

O‘ZBEKISTON RESPUBLIKASI SOG‘LIQNI SAQLASH VAZIRLIGI

TOSHKENT FARMATSEVTIKA INSTITUTI

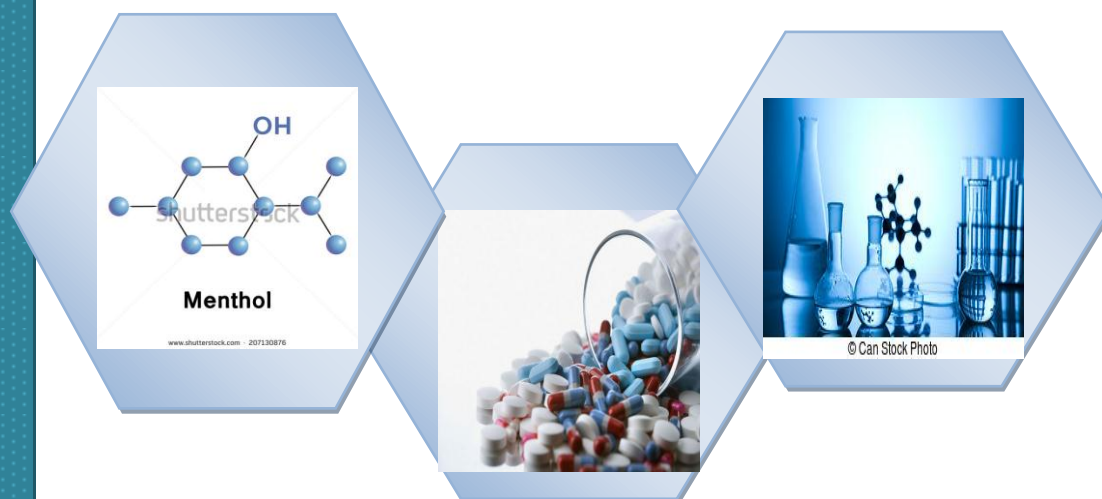
FARMATSEVTIK KIMYO KAFEDRASI

“FARMATSEVTIK KIMYO”

O‘QUV – USLUBIY MAJMUA

Ta’lim sohasi: 510000 - Sog’liqni saqlash
Ta’lim yo’nalishi: 5510500 - Farmatsiya (turlari bo’yicha)

Umumiy o’quv soati:	398	
Jumladan:	5- semester	6- semestr
Ma’ruza:	36	36
Laboratoriya mashg’ulotlari:	90	72
Mustaqil ta’lim soati:	82	82



O‘ZBEKISTON RESPUBLIKASI SOG‘LIQNI SAQLASH VAZIRLIGI

TOSHKENT FARMATSEVTIKA INSTITUTI

FARMATSEVTIK KIMYO KAFEDRASI



“FARMATSEVTIK KIMYO”

FANIDAN

O‘QUV – USLUBIY MAJMUA

Ta’lim sohasi: 510000 - Sog’liqni saqlash
Ta’lim yo’nalishi: 5510500 - Farmatsiya (turlari bo’yicha)

Umumiy o’quv soati:	398	
Jumladan:	5- semester	6- semestr
Ma’ruza:	36	36
Laboratoriya mashg’ulotlari:	90	72
Mustaqil ta’lim soati:	82	82

Toshkent – 2020

Fanning o'quv uslubiy majmuasi O'zbekiston Respublikasi Oliy va o'rta mahsus ta'lim vazirligining 2020 yil ____dagi ____-son buyrug'i bilan tasdiqlangan fan dasturi asosida ishlab chiqilgan.

Tuzuvchilar:

X.Q.Olimov -Farmatsevtik kimyo kafedrasining mudiri, dotsent
N.A. Yunushodjayeva - Farmatsevtik kimyo kafedrasining dotsenti.
R.A. Xusainova- Farmatsevtik kimyo kafedrasining dotsenti.
U.M.Tillayeva- Farmatsevtik kimyo kafedrasining katta o'qituvchisi
A.A. Jurayeva - Farmatsevtik kimyo kafedrasining katta o'qituvchisi
K.Sh. Muhitdinova - Farmatsevtik kimyo kafedrasining katta o'qituvchisi

Taqrizchilar:

A.F. Do'smatov – O`zR SSV Farmatsevtika tarmog`ini rivojlantirish agentligi Ilmiy izlanishlarni tashkil etish, yangi dori vositalarini ishlab chiqish va o`zlashtirish, sifat tizimi va innovatsion texnologiyalarni joriy etish bo`limi boshlig`i, f.f.d, dotsent

F. Jalilov – Toshkent farmatsevtika instituti Dori vositalarni standartlashtirish va sifat menedjmenti kafedrasi mudiri, f.f.n, dotsent

Fanning O`quv-uslubiy majmuasi soha uslubiy kengashining
2020 yil_____dagi _____-son yig`ilishida muhokama qilingan va tasdiqlashga tavsiya etilgan.

Soha uslubiy kengash raisi

X.M.Komilov

Fanning O`quv-uslubiy majmuasi institute Markaziy uslubiy kengashining
2020 yil_____dagi _____-son yig`ilishida muhokama qilingan va tasdiqlashga tavsiya etilgan.

Markaziy uslubiy kengash raisi

Z.A.Yuldashev

Fanning O`quv-uslubiy majmuasi institut Kengashining 2020 yil ____ ____dagi ____-son

Kengash ilmiy kotibi

V.R.Haydarov

MUNDARIJA

	KIRISH.....	7
1	Sillabus.....	9
I qism.	Umumiy farmatsevtik kimyo	
1	Kirish.Farmasevtik kimyo fanining mohiyati, maqsadi va vazifalari.....	10
2	Dori vositalarining umumiy farmakopeyaviy taxlil usullari.....	15
3	Dori moddalari miqdorini aniqlash usullari.....	18
II qism.	Maxsus farmatsevtik kimyo. Noorganik dori moddalari	
4	s,p,d-elementlari hosilalari - dori vositalarining olinishi va tahlili.....	46
5	Halkogenlar, bor, azot, vismut va alyuminiy birikmalari. Diagnostika uchun qo'llaniladigan dori vositalari.....	61
III qism.	Maxsus farmatsevtik kimyo. organik tuzilishiga ega bo'lgan dori moddalar	
6	Uglevodorodlar, atsiklik alkanlar galogen xosilalari, spirtlar, aldegidlar vauglevodlarning tibbiyotda qollaniladigan preparatlari.....	85
7	Alifatik karbon kislotalar, alifatik aminokislotalar guruhiga kirgan dori vositalari.....	96
8	Betalaktamantibiotiklar –penitsillinlar va sefolosparinlarning dori vositalari.....	106
9	Aminoglikozidlar va makrolid antibiotiklar.....	112
10	Alifatik tsiklik birikmalarning tibbiyotda qo'laniladigan hosilalari.....	123
11	Aromatikbirikmalar. Fenollar, paraaminofenollar, tetratsiklin, naftaxinon hosilalari va ularning xosilari.....	132
12	Aromatik karbonkislotalar va ularning tibbiyot amaliyotida qo'laniladigan hosilalari.....	144
13	Aromatik aminokislotalar va ularning hosilalari.....	153
14	Arilalkilaminlar, gidroksifenilalkilaminlar, nitrofenilalkilaminlar guruhiga kirgan dori moddalari	165
15	Benzolsulfanilamidlar guruhi va ularning hosilalari.....	170
16	Diuretik va antiseptic xususiyatli benzolsulfanilamidlar.....	176
17	Steroid qator birikmalarining tibbiyotda qo'laniladigan hosilalari. Gormonlar	185
18	Steroid qator birikmalarining tibbiyotda qo'laniladigan hosilalari. Kardenolidlar. Vitamin D guruxdorimoddalari.....	208
19	Geterotsiklik birikmalar. Nitrofuranguruhiga kiruvchi dori vositalari.....	214
20	Benzopiran hosilalari turkumiga kiruvchi dori preparatlari.....	222
21	Pirrol va pirrolizidin qator dori moddalari.....	229
22	Indol xosilalari bo'lgan dori moddalar.....	238
23	Pirazol, imidazol, imidazolinva 1,2,3-triazol hosilalari.....	244
24	Piridin qator dori moddalari	266
25	Nikotin kislotalari va izonikotin kislotalarining (piridin – 4va 3-karbon kislotalari) gidrazidihosilalari.....	278
26	Piperidin guruxi gakerangan dori moddalari.....	290

27	Atropanning tibbiyotda ishltiladigan xosilalari.....	299
28	Xinolin qator dori moddalari.....	311
29	Izoxinolin xosilalari.....	320
30	Pirimidin 2,4-dion guruxiga kirgan dori vositalari.....	332
31	Pirimidin 2,4,6 - trionxosilalari.....	341
32	Pirimidin-tiazol, pteridin va izoalloksazin guruxiga kirgan dori vositalari.....	353
33	Purinning tibbiyotda qollaniladigan dori vositalari	361
34	Purin nukleozidlari va purinning sintetik xosilalari.....	375
35	Fenotiazin va akridinning tibbiyotda qollaniladigan dori vositalari.....	380
36	Azepin, benzodiazepin va oksazinqator dori moddalari.....	390
	Laboratoriya mashg`ulotlari	
1	Dori moddalarining umumiy farmakopeyaviy tahlil usullari. Dori moddalarni tasvirlanishi va eruvchanligini aniqlash. Dori moddalarini umumiy va xususiy sifat reaksiyalari.....	401
2	Dori moddalar eritmalarining tiniqligi, loyqaligi va ranglilik darajasini aniqlash. Dori moddalarining tozaligini aniqlash. Ruxsat etilgan va etilmagan yot moddalar chegarasi.....	404
3	Uchuvchan moddalar va suvni aniqlash usullari. kaliy bromid, kaltsiy laktat, natriy sitrat, natriy xlorid.....	408
4	Dori moddalar suyuqlanish va qaynash haroratini aniqlash.. Mentol.....	412
5	Dori moddalari pH, kislotalik va ishqoriyliligini aniqlash. kaliy chlorid, magniy sulfat, glyukoza eritmasi.....	417
6	Farmatsevtik tahlilda qo`llaniladigan indikatorlar, titrlangan eritmalar tayyorlash va titrini aniqlash. Trilon B, natriy nitrit, kaliy bromat, natriy tiosulfat eritmaları.....	427
7	Dori moddalarning miqdorini aniqlashda qo`llaniladigan kimyoviy usullar (kislotali – asosli titrlash, kompleksonometrik va b. usullar). Kalsiy xlorid.....	431
8	Dori moddalarning miqdorini aniqlashda qo`llaniladigan kimyoviy usullar (yodometrik, permanganometrik, bromatometriya, nitritometrik,). Kaltsiy glyukonat, anestezin.....	431
9	Dori moddalarning miqdorini aniqlashda qo`llaniladigan fizikaviy usullar. Refraktometriya usuli. Glyukoza va magniy sulfat, kalsiy xlorid eritmaları.....	439
10	Spektrofotometrik, fotoelektrokolorimetrik usullarning dori vositalari miqdorini aniqlashda qo`llanilishi. Levomitsetin, furadonin, riboflavin.....	443
11	Tozalangan va in'ektsiya uchun ishlatiladigan suv tahlili.....	450
12	Noorganik tuzilishga ega bo`lgan dori moddalar tahlili. Magniy sulfat, kaltsiy xlorid va kaltsiy laktat.....	453
13	Halkogenlar, bor, azot, vismut va alyuminiy birikmalari tahlili. Peroksidlar, natriy tiosulfat.....	457
14	Uglevodorodlar, atsiklik alkanlar galogen xosilalari, aldegidlar va uglevodlarning tibbiyotda qollaniladigan preparatlari tahlili. Urotropin, glyukoza.	460
15	Alifatik karbon kislotalar tahlili. Kaltsiy glyukonat, askorbin kislotasi.....	463

16	Alifatik aminokislotalar tahlili. Metionin.....	466
17	Betalaktam antibiotiklar – penitsillinlar va sefolosparinlarning dori vositalari tahlili. Penitsillin, sefazolin.....	470
18	Alifatik tsiklik birikmalarning tibbiyotda qoʻlaniladigan hosilalari tahlili. Mentol, terpengidrat.....	473
19	Aromatik birikmalar. Fenollar, paraaminofenol va uning hosilalari tahlili: fenol, paratsetamol, tetratsiklin, rezortsin.....	477
20	Aromatik karbon kislotalar va ularning tibbiyot amaliyotida qoʻlaniladigan hosilalari tahlili. Benzoy kislota, atsetilsalitsil kislota.....	482
21	Aromatik aminokislotalar va ularning hosilalari tahlili. Anestezin, novokain.....	485
22	Arilalkilaminlar, gidroksifenilalkilaminlar, nitrofenilalkilaminlar guruhiga kirgan dori moddalari tahlili. Levomitsetin.....	488
23	Benzolsulfanilamidlar guruhi va ularning hosilalari tahlili. Streptotsid, norsulfazol, ftalazol, sulgin, etazol.	491
24	Diuretik va antiseptic xususiyatli benzolsulfanilamidlar tahlili. Furosemid, pantosid, xloramin B.....	495
25	Geterotsiklik birikmalar. Nitrofuran guruhiga kiruvchi dori vositalari tahlili. Furadonin, furazolidon.....	500
26	Fenilxroman qator dori moddalar tahlili. Rutin, kvertsetin.....	504
27	Pirazol hosilalari tahlili. Analgin metronidazol.....	507
28	Imidazol, imidazolin va 1,2,3-triazol hosilalari tahlili. Dibazol.....	510
29	Piridin qator dori moddalari. Piridin 3-karbon kislotalar tahlili. Nikotin kislota, nikotinamid.....	513
30	Piridin 4 - karbon kislotalar tahlili. Izoniazid, ftivazid.....	
31	Xinolin qator dori moddalari. Xinolin - 4 xosilasi tahlili: xinin gidroxlorid, xinin digidroxlorid, xinin sulfat.....	515
32	Izoxinolin xosilalari tahlili. Papaverin gidroxlorid, drotoverin gidroxlorid (no-shpa).....	518
33	Pirimidin-tiazol xosilalari tahlili. Tiamin bromid.....	521
34	Purin xosilalari tahlili. Kofein, teobromin, teofillin.....	525
35	Pterin xosilalari tahlili. Fol kislota.....	532
36	Izoalloksazin xosilalari tahlili. Riboflavin, riboflavin mononukleotid.....	535
	Ishchi dastur.....	586
	Taʼlim usullari.....	606
	Mustaqil taʼlim mavzulari.....	609
	Glossariy.....	611
	Adabiyotlar.....	613

Farmatsevtik kimyo farmatsiya fanlari orasida etakchi o'rinlardan birini egallab, dori moddalarning olinishi, kimyoviy tuzilishini aniqlash, sifatini nazorat qilish va standartlash, turg'unligini, saqlash muddatini aniqlash va saqlash sharoitini belgilab berish kabi muammolarni hal etadi.

Ushbu fan asos kimyo va fizika, tibbiyot fanlarining qonuniyatlari va usullaridan dori vositalarini izlab topish, ularni sifatini nazorat qilish uchun foydalanib, dori moddalari va dori preparatlarining sifatini baxolash, shuningdek biofarmatsevtik, farmakokinetik tahlil usullarini ishlab chiqish bilan shug'ullanadi. Dori vositalari uchun asosiy sifat standartlari bo'lgan me'yoriy hujjatlar, ularning tuzilishi, ko'rsatkichlarini aniqlash usullarini ishlab chiqish va takomillashtirish, dori vositalarining barqarorligini ta'minlash va yaroqlilik muddatini aniqlash, saqlash sharoitlarini belgilab berish ham ushbu fan zimmasiga yuklatilgan. Dori vositalarining sifatliqligini ularning tozaligi orqali belgilanganligi uchun ruxsat etilgan va ruxsat etilmagan, shuningdek yot aralashmalarni aniqlashning aniq va sezgir usullarini ishlab chiqish ham muhim ahamiyat kasb etadi.

Dori vositalarini nomenklaturasining ortib borishi, dori ishlab chiqaruvchi korxonalar sonining ko'payishi, ayni bir xil dori preparatining bir necha o'nlab sotuv nomlari bilan generik xolatda ishlab chiqarilishi va respublikamiz xududiga kiritilishi, shuningdek, dorivor o'simliklarga bo'lgan ehtiyoji tobora ortib borishi axolini sifatli ko'zlangan biologik samaraga ega bo'lgan dori vositalari bilan ta'minlashga o'ta extiyotkorlik bilan yondoshishini taqozo etadi. Buning uchun dori vositalari va dorivor o'simliklar xom ashyosi xavfsizligi va sifatini oshirish muammolarini echimini topish talab etiladi.

Fanni o'rganish jarayonida dori moddalarining kimyoviy tuzilishi va stereoximiyasini o'rganishda qo'llaniladigan zamonaviy fizikoviy kimyoviy usullarga jumladan, potentsiometrik, amperimetrik, polyariometrik usullar, absorbtсион usullardan fotokolorimetrik spektrofotometrik, IK spektroskopik radioto'lqini chastotasida olinadigan spektrlardan yadro magnit rezonansi, elektron paramagnit rezonansi, YAMR- ^{13}S , shuningdek, termik taxlil usullariga keng o'rin berilgan. Dori vositalarining sifati ularning olinish usullariga, saqlanish sharoitiga va fizikoviy-keimyoviy xossalriga bog'liq bo'lganligi sababli ularning sifat standartlari, sifat standartlarining ko'rsatkichlarini aniqlashda qo'llaniladigan fizikoviy kimyoviy usullar xaqida xam batafsil nazariy bilim va amaliy ko'nikmalar beriladi.

Kadrlar tayyorlash milliy dasturining maqsadi—ta'lim sohasini tubdan isloh qilish, uni o'tmishdan qolgan mafkuraviy qarashlar va sarqitlardan to'la xalos etish, rivojlangan demokratik davlatlar darajasida, yuksak ma'naviy va axloqiy talablarga javob beruvchi yuqori malakali kadrlar tayyorlash Milliy tizimini yaratishdir. Dunyoga yangi ko'z bilan qaraydigan, uddaburon, ishning ko'zini biluvchi, buyuk kelajagimiz poydevorini quruvchi va yuksaltiruvchi mutaxassis kadrlarni tayyorlash, respublikamiz pedagoglari oldida turgan eng muhim va mas'uliyatli vazifadir.

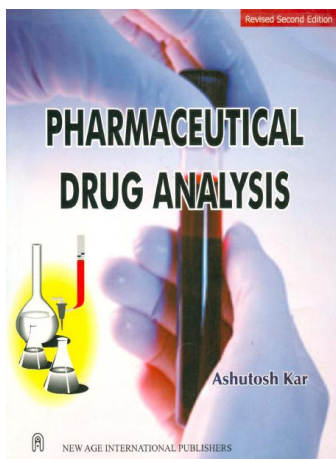
Ushbu modernizatsiya qilingan fan dasturi Vazirlikning 2008 yil 30 maydagi "Fan dasturlarini modernizatsiya qilishni tashkil etish to'g'risida"gi 160-sonli buyrug'ida belgilangan vazifalarni amalga oshirish maqsadida, "Fanlarning o'quv dasturlarini modernizatsiya qilish bo'yicha yo'riqnoma" va "Fanlar bo'yicha o'quv dasturlarini yaratish tartibi" asosida ishlab chiqilgan.

Farmatsevtik kimyo farmatsiya fanlari orasida etakchi o'rinlardan birini egallab, dori moddalarning olinishi, kimyoviy tuzilishini aniqlash, sifatini nazorat qilish va standartlash, turg'unligini, saqlash muddatini aniqlash va saqlash sharoitini belgilab berish kabi muammolarni hal etadi.

Ushbu fan asos kimyo va fizika, tibbiyot fanlarining qonuniyatlari va usullaridan dori vositalarini izlab topish, ularni sifatini nazorat qilish uchun foydalanib, dori moddalari va dori

preparatlarining sifatini baxolash, shuningdek biofarmatsevtik, farmakokinetik tahlil usullarini ishlab chiqish bilan shug'ullanadi. Dori vositalari uchun asosiy sifat standartlari bo'lgan me'yoriy hujjatlar, ularning tuzilishi, ko'rsatkichlarini aniqlash usullarini ishlab chiqish va takomillashtirish, dori vositalarining barqarorligini ta'minlash va yaroqlilik muddatini aniqlash, saqlash sharoitlarini belgilab berish ham ushbu fan zimmasiga yuklatilgan. Dori vositalarining sifatligini ularning tozaligi orqali belgilanganligi uchun ruxsat etilgan va ruxsat etilmagan, shuningdek yot aralashmalarni aniqlashning aniq va sezgir usullarini ishlab chiqish ham muhim ahamiyat kasb etadi.

Fanni o'qitish auditoriya darslari, laboratoriya darslari, mustaqil ta'lim, kurs ishlari, ishlab chiqarish amaliyoti, hamda takomillashtirilgan dastur asosida bilim berish kabi shakllardan iborat.



'Pharmaceutical Drug Analysis' will prove to be a valuable and indispensable guide to those working in Research & Development Laboratories, Quality Assurance Laboratories as well as Drug Testing Laboratories where either new products are being developed or routine analyses are carried out. Academicians and researchers engaged in the evaluation of pharmaceutical drug substances either in pure or dosage forms will also enormously benefit from **'Pharmaceutical Drug Analysis'** by virtue of its ultimate goal of maintaining very high standards of quantitative analysis.

I. SILLABUS

Fanning qisqacha tavsifi					
OTMning nomi va joylashgan manzili:	Toshkent Farmatsevtika Instituti			Oybek ko‘chasi, 45	
Kafedra:	Farmatsevtik kimyo			Farmatsiya fakulteti tarkibida	
Ta’lim sohasi va yo‘nalishi:	5510500–“Farmatsiya”		Farmatsiya (turlari bo‘yicha)		
Fanni (kursni) olib boradigan o‘qituvchi to‘g‘risida ma’lumot:			e-mail:		
Dars vaqti va joyi:	1-bino 68,65,67,72 auditoriya		Kursning davomiyligi	3.09.2020 -15.06.2021	
Individual grafik asosida ishlash vaqti:	Dushanba-shanba kunlari 8:30 dan 15:00 gacha				
Fanga ajratilgan soatlar (Farmatsiya turlari bo‘yicha)	Auditoriya soatlari			Mustaqil ta’lim:	164
	Ma’ruza	72	Laborat oriya 162		

II.

I QISM. UMUMIY FARMATSEVTIK KIMYO

1-mavzu: Kirish. Farmasevtik kimyo fanining mohiyati, maqsadi va vazifalari

Reja:

- 1. Farmatsevtik kimyo fanini asosiy vazifalari, boshqa fanlar orasida tutgan o'ri.**
- 2. Dori moddalarining tasniflanishi**
- 3. Dori moddalarining sifatini nazorat qilish davlat tizimi**

Tayanch iboralar: farmatsevtik kimyo, farmakopeya, me'riy hujjat, Me'yoriy texnik hujjat.

1.1. Farmatsevtik kimyo fanini asosiy vazifalari, boshqa fanlar orasida tutgan o'ri.

Farmatsevtik kimyo yuqori malakali dorishunos-muta-xassislarni tayyorlashda etakchi fanlardan biri bo'lib, u dori moddalarini olish yo'llarini, fizikaviy va kimyoviy xossalarini, ularning kimyoviy tuzilishi bilan kishi organizmiga bo'lgan ta'sir o'rtasidagi munosabatlarni xamda dori moddalarining sifatini nazorat qilish (taxlil) usullarini va saqlash shart-sharoitlarini o'rgatadi. Yosh mutaxassis, farmatsiyaning qaysi soxasida ishlashidan qat'iy nazar, u albatta dori-darmonlarning fizikaviy va kimyoviy xossalarini mukammal bilgan xolda, ularning sifati ustidan nazorat qilish, saqlash, qadoqlash va manzilga etkazish kabi shart-sharoitlarga doir masalalarni to'qri va tez qal qila bilishi lozim.

Dori moddalarining kimyoviy tuzilishlari bilan ularning fizikaviy, kimyoviy va farmakologik xossalari o'rtasidagi qonuniy boqlanish borligini mukammal bilgan xolda turli gurux fiziologik faol dori moddalarning (vitamin, gormon, antibiotik va boshqalar) molekula tuzilishiga kimyoviy yoki biosintez usullar yordamida ma'lum bir o'zgarish kiritib, yarim sintez yoki mutlaqo yangi kimyoviy tuzilishdagi dori moddalarini olish xamda ular sifatini nazorat qilishga doir talabnoma va qoidalarni ishlab chiqish, dori moddalarining farmakologik ta'sirchanligini va xavfsizligini ta'minlash uchun ular sifatini nazorat qilish usullarini ishlab chiqib, umumlashtirish kabi muammolarni xal etish farmatsevtik kimyo fanining asosiy vazifalaridir.

Bundan tashqari, farmatsevtik kimyo fani turli sirtqi omillar ta'sirida dori moddalarida kimyoviy va fizikaviy o'zgarishlar (oksidlanish-qaytarilish, gidrolizlanish va boshqalar) yuz berishi mumkinligini tushuntirib, shu asosda yaroqlilik muddatini belgilash, barqarorligini saqlab turish xamda dori turlarini tayyorlashda ularning tarkibiga kiruvchi moddalarning kimyoviy jixatdan bir-biriga mos kelish-kelmasligini oldindan bilishga, shuningdek, ongli ravishda dori moddalarini saqlash sharoitini va sifatini normativ-texnik xujjatlar asosida tuqri baxolab berishga yordam beradi.

Farmatsevtik kimyo fanining boshqa umumiy va ixtisoslashtiruvchi fanlar bilan boqliqligi.

Dori vositalarining sifatini nazorat qilish va standartlash fani umumiy ta'lim fanlaridan noorganik kimyo, organik kimyo, analitik kimyo, fizkolloid kimyo, biologik kimyo, fizika, matematika, mikrobiologiya, lotin tili fanlarining nazariya va qonunlaridan, xamda usullaridan

foydalanadi. Shuningdek mazkur fan ixtisoslashtiruvchi fanlardan farmakognoziya, dori turlari texnologiyasi, yiqindi preparatlar texnologiyasi, farmatsiya ishini tashkil qilish va iqtisodi, toksikologik kimyo, farmakologiya, klinik farmakologiya fanlari bilan uzviy boqlangan.

Farmakognoziya – dorivor o'slimliklarning tashqi belgilari, anatomiyasi, morfologiyasi, tarkibidagi biologik faol birikmalarning tavsifi, ularning sifat va miqdoriy taqlili, son ko'rsatgichlarini aniqlash, tabiatda tarqalishi, zaqiralarini aniqlash, dorivor o'simlik xomash'yosini tayyorlash masalalari bilan shuqullanadi.

Dori turlari texnologiyasi fani-dori turlarining olinish usullari, texnologiyasining o'ziga xos tomonlarini nazariy va amaliy muammolari bilan shuqullansa, tayyorlangan dori turining sifatligini aniqlash bu farmatsevtik kimyo fanining vasifasi qisoblanadi.

Farmatsiya ishni tashkil etish va iqtisodi fani dorixonalar va davolash profilaktika muassalarini dori vositalari bilan ta'minlash va kasalga etkazib berish, ularning saqlash sharoiti, yaroqlilik muddati asosida dorixona iqtisodini rejalashtirish masalalari bilan shuqullanadi. Dori moddasining kimyoviy tuzilishi va kimyoviy xossalari bilan boqlik qolda saqlash sharoiti, yaroqlilik muddati va qadoqlash muammolarini qal qilish esa "Farmatsevtik kimyo" fanining vazifasidir.

Toskikologik kimyo dori moddallarning zaxarilik darajasini aniqlash, ularni biologik ob'ektdan ajratib olish, sifat reaksiyalarini va taqlil usullarini ishlab chiqish bilan shuqullanib, "Farmatsevtik kimyo" fanining taqlil usullaridan foydalanadi.

Farmakologiya fani dori moddallarning organizmga ta'siri mexanizmini o'rgansa, Farmatsevtik kimyo fani dori moddasining organizmga ta'siri bilan uning kimyoviy tuzilishi orasidagi boqliklik qonuniyatlarini o'rganadi. Biologik kimyo fani organizmda kechadigan biologik jarayonlar mexanizmini o'rgansa, Farmatsevtik kimyo fani dori moddallarning metabolitlari va ularning tuzilishini o'rganish bilan shuqullanadi.

1.2. Dori moddalarining sifatini nazorat qilish davlat tizimi

O'zbekiston Respublikasida standartlash ishlarining umumiy, tashkiliy-texnik qoidalarini ishlab chiquvchi standartlashning Davlat tizimi faoliyat ko'rsatmoqda.

Respublikada standartlash ishlarini tashkil etish va muvofiqlashtirish quyidagi tashkilotlar tomonidan amalga oshiriladi:

- Xo'jalik soxasida – vazirlar maxkamasi qoshidagi standartlash, metrologiya va sertifikatlash bo'yicha davlat markazi (O'zDavStandart).

- Tabiiy resurslardan foydalanish, atrof muxitni ifloslanishi va boshqa zararli ta'sirlardan muxofaza qilish soxasida Davlat tabiatni muxofaza qilish qo'mitasi.

- qurilish, qurilish sanoati, inshootlarni loyixalash va konstruktsiya soqasi. (Davlat arxitektura qurilish qo'mitasi.)

- Tibbiyot maxsulotlari, tibbiyot buyumlari, dori vositalari xamda Respublika sanoatida ishlab chiqarilgan va import qilingan dori vositasi tarkibidagi inson salomatligi uchun zararli

moddalar miqdorini aniqlash masalalari bo'yicha – O'zRSSV qoshidagi dori vositalari va tibbiyot texnikasini sifatini nazorat qilishi Bosh boshqarmasi.

O'zbekiston Respublikasi Vazirlar Maqkamasining 1995 yil 25 may №181son qARORI. Dorivor vositalar, tibbiy buyumlar va davolash-profilaktik oziq-ovqatlari sifati ustidan davlat nazoratini tashkil etish to'qrisida.

Farmatsevtika maqsulotlari, davolash oziq-ovqatlari va tibbiy texnika sifatini nazorat qilish, standartlash va sertifikatsiyalash soqasida yagona Davlat siyosatini ta'minlash maqsadida VM qaror qiladi:

UzR SSVning ushbu vazirlik tarkibida Dorivor vositalar va tibbiy texnika sifatini nazorat qilish bosh boshqarmasini tashkil etish to'qrisidagi taklifi qabul qilinsin.

Bosh boshqarmaga dorivor vositalar va diagnostika vositalari, tibbiy texnika va tibbiy buyumlar sifati ustidan davlat nazoratini tashkil etish va amalga oshirish, dorivor vositalar, tibbiy buyumlar, davolash oziq-ovqatlari va tibbiy texnikani ekspertizadan o'tkazuvchi, standartlashtiruvchi, ro'yxatdan o'tkazuvchi va sertifikatsiyalovchi muassasalar va tashkilotlar faoliyatini muvofiqlashtirish va ularga raqbarlik qilish yuklansin.

DVTTSNq Bosh boshqarmasi O'zR Vazirlar maxkamasining 1995 yilning 5 maydagi 181-sonli qarori asosida tashkil etilgan bo'lib, uning zimmasiga dori va tashxis kuyish vositalari, tibbiyot texnikasi, tibbiyot buyumlari ustidan davlat nazoratini olib borish, tibbiyot texnikasi va dori vositalarini ekspertiza qilishi, standartlash, ro'yxatga olish va sertifikatsiyalash bilan shuqullanuvchi tashkilotlar ishini boshqarish va muvofiqlashtirish ishlari yuklatilgan. Dori vositalari va tibbiy texnika sifatini nazorat qilish Bosh boshqarmasi qoshida 4ta qo'mita (farmakopeya qo'mitasi, farmakologiya qo'mitasi, narkotik moddalarni nazorat qilish qo'mitasi, yangi tibbiyot texnikasi qo'mitasi) va 2 ta bo'lim (farm nazorat bo'limi, sertifikatsiya va ro'yxatga olish bo'limi) faoliyat yuritadi.



Barcha dori moddalarining sifati ustidan me'yoriy-texnik qayshiqarlar ko'rsatmasi asosida nazorat o'tkazishda avval preparatning tashqi ko'rinishi, eruvchanligi ko'riladi. So'ngra ularning chinligi, muqiti, tarkibidagi yot moddalar va miqdorii aniqlanadi.

Fizikaviy usul dori moddalari chinligini isbotlashda va sifatini baxolashda asosiy omillardan biri bo'lib, u moddalarning fizikaviy konstantalarini aniqlashga asoslangan. Ularga moddalarning suyuqlanish, qaynash va qotish xaroratlari, suyuq moddalarning zichligi va qovushqoqligi kiradi. Fizik usullarda taqlil aniqlanuvchi dori moddasining fizikaviy xossalariga asoslanib, uskunalar yordamida bajariladi.

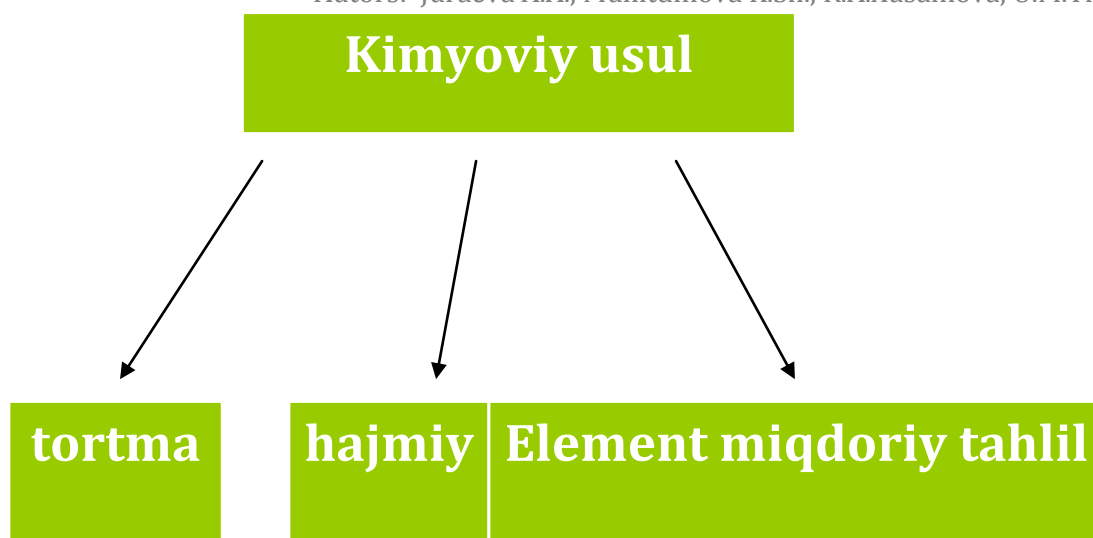
Masalan: refraktometrik, polyarografik, polyarimetrik, spektrofotometrik, fotoelektrokolorimetrik, alangali atom absorbtion spektroskopik va x.z.

Kimyoviy usullar yordamida aniqlashda Davlat farmakopeyasida preparatlarning xar qaysisiga tegishli xususiy va sezgir reaksiyalar keltirilib, bu dori sifatini nazorat qilishda asosiy omil xisoblanadi. Bunda taqlil faqat kimyoviy reaktivlar, titrantlar va indikatorlar yordamida olib boriladi.

Fizikaviy-kimyoviy usullar- bu usullarda taqlil moddaning kimyoviy va fizikaviy xossalariga asoslanadi. (xromatografik usullar).

Biologik usullar – bunda taqlil biologik ob'ektlar (baqa, kabutar, quyon, kalamush, mikroorganizmlar) yordamida olib boriladi. Masalan: in'eksion suvning apirogenligini aniqlash, yurak glikozidlari, vitaminlar, gormonlar va antibiotiklarning faolligini aniqlash va x.z.¹

¹ASHUTOSH KAR 'Pharmaceutical Drug Analysis' second edition -2013 y.



Gravimetrik (tortma) usul. Bu usulning mohiyati, tekshiriluvchi moddani, uning eritmasidan tegishli reaktiv ta'sirida cho'kmaga o'tkazib, so'ngra uni ajratib olish, yuvish va doimiy oqirlikkacha quritib, tortish xamda chiqqan massa oqirligi asosida miqdorini aniqlashdir.

Titrimetrik usul.
Farmatsevtik taxlilda qo'llanadigan titrimetrik usullarni tekshiriluvchi dori modda bilan titrant o'rtasida boradigan reaksiya asosida quyidagi guruxlarga bo'lish mumkin:
-Cho'ktirishga va kam dissotsiyanuvchi birikma xosil qilishga asoslangan usullar.
-Kislota-asos titrlash (neytrallash) usuli.
-Oksidlanish-qaytarilish reaksiyasiga asoslangan usul.
-Nitritometriya (diazotirlashga asoslangan) usuli.
-Kompleksonometriya (kompleks birikma xosil qilishga asoslangan) usuli.

Cho'ktirishga asoslangan usullar.

1. Argentometriya (Mor, Fayans va Folgard.)
2. Merkurimetriya usuli

Kislota-asos titrlash (neytrallash) usuli.

1. Suvli muxitda kislota-asos titrlash usuli.

A). Atsidometriya

B). Alkalimetriya

2. Suvsiz muxitda kislota-asos titrlash usuli

Oksidlanish-qaytarilish reaksiyasiga asoslangan usul

Yodometriya

Bromatometriya

Permanganometriya

Serimetriya.

Nazorat savollari

1. Farmatsiya soʻzini maʼnosi, farmatsevtik kimyo fanini asosiy vazifalari, boshqa fanlar orasida tutgan oʻrni.
2. Farmatsevtik kimyo fanining rivojlanishini qisqacha tarixi.
3. Dori moddalarini tavsiflanishi.
4. Dori moddalarining olinish manbalari.

Asosiy darsliklar va oʻquv qoʻllanmalar

1. Arzamastsev A.P. i dr. Farmatsevticheskaya ximiya. M.: «Geotar-Med», 2005. -620 s.
2. Davlat Farmakopeyasi X nashr, 1968.
3. Belikov V.G. Farmatsevticheskaya ximiya. –Moskva. MEDpress inform, 2009.
4. Ibodov A.YU. Farmatsevtik kimyo. I t. Toshkent, Abu Ali ibn Sino, 1996. -515 b.
5. Ibodov A.YU. Farmatsevtik kimyo. II t. Toshkent, Abu Ali ibn Sino, 1996. -574 b.
6. The United States Pharmacopoeia, 2003.
7. Ubaydullaev Q. A. va boshqalar. “Farmatsevtik kimyo”. Toshkent, 2006 y. -320 b.
8. Rukovodstvo k laboratornym zanyatiyam po farmatsevticheskoy ximii. Pod red. Arzamastseva A.P. M., Meditsina, 2001.- 380 s.
9. “Farmatsevtik kimyo” elektron darslik. Prof. A.N. YUnusxoʻjaevning umumiy tahriri ostida. Toshkent, 2009.
10. Ziyonet elektron axborot taʼlim resurslari (OUMTVning 2010 yil 14 maydagi 183-son buyrugʻi boʻyicha). Ubaydullaev Q.A. Farmatsevtik kimyo fanidan maʼruzalar matni.

2-mavzu: Dori vositalarining umumiy farmakopeyaviy taxlil usullari

Reja:

1. Meʼyoriy texnik hujjat turlari.
2. Davlat farmakopeyasi dori-darmonlar sifatini normaga solib turuvchi umumdavlat standartlar va talablar toʻplami.
3. Meʼyoriy texnik hujjat tuzilishi va koʻrsatkichlari.

Tayanch iboralar: Meʼyoriy texnik hujjat, Davlat farmakopeyasi, Farmakopeya maqolalari — FM, Vaktinchalik farmakopeya maqolalari — VFM, Tarmoq standartlari — TS.

Meʼyoriy texnik hujjat turlari.

Dori moddalarining sifatini tekshirish uchun asosiy qoʻllanma sifatida ularning xar qaysisi uchun ayrim tuzilgan maxsus meʼyoriy-texnik xujjatlardan foydalaniladi. Bunday xujjatlar standartlar deb xam yuritiladi

Meʼyoriy-texnik xujjatlar dori moddalarining xar tomonlama sifatli saqlanib turishini taʼminlaydi, unda dori-darmonlar sifatiga nisbatan qoʻyilgan talablar va taxlil qilish uchun keltirilgan usullar chuqur, ilmiy asoslangan boʻlib, xozirgi zamon fan, texnika xamda ilgʻor tajriba yutuqlarini oʻz ichiga oladi.

Amaldagi tarmoq standart (42-1-71) ko'rsatmasi bo'yicha dori moddalar va o'simlik dori maxsulotlariga quyidagi turkumdagi me'yoriy -texnik xujjatlar tuzib chiqiladi. Farmakopeya maqolalari — FM

Vaktinchalik farmakopeya maqolalari — VFM

Tarmoq standartlari — TS.

Farmakopeya maqolalari tibbiyotda keng qo'llanilayotgan va sanoatda seriyalab ishlab chiqarilishi to'la yo'lga qo'yilgan dori moddalariga tuzib chiqiladi. Uni tarmoq standarti tasdiqlagan reja asosida dori moddasining ishlab chiqarishini o'z zimmasiga olgan korxona va tibbiyotga tavsiya qilgan muassasa (preparat muallifi) birgalikda tayyorlaydi.

Vaqtinchalik farmakopeya maqolalari, farmakologik qo'mita tomonidan tibbiyotda qo'llashga ruxsat berilgan va seriyalab chiqarishga mo'ljallangan yangi dori moddalari uchun ishlab chiqariladi. Uni dori moddasini tibbiyotga tavsiya qilgan muassasa (preparat muallifi), tarmoq ilmiy-tekshirish xamda fan va texnika yutuqlarini ishlab chiqarishga tatbiq etish instituti reja asosida tayyorlaydi.

Vaqtinchalik farmakopeya maqolalari qisqa muddatga mo'ljallangan bo'lib, uni amalda ishlatish muddati uch yildan oshmasligi kerak. Dori moddasining ishlab chiqarilishi to'la yo'lga qo'yilgandan so'ng, vaqtinchalik farmakopeya maqolasi o'z kuchini yo'qotadi va uning o'rniga, kerak bo'lsa, ayni preraratga tegishli o'zgarish kiritilgan xolda farmakopeya maqolasi tuzib chiqiladi. Tarmoq standartlari (TST) dori moddalarini tayyorlash va etkazib berishga doir qo'shimcha texnik talablarni o'z ichiga olgan normativ-texnik xujjat bo'lib, unda qadoqlash, manzilga etkazish, qabul qilish, saqlash sharoiti, xavfsizlikni ta'minlash va boshqalar to'qrisida tegishli ko'rsatmalar berilgan. Tarmoq standartlari Soqlikni Saqlash vazirligi bilan kelishilgan xolda tibbiyot sanoat vazirligi tomonidan tasdiqlanadi.

Farmakopeya maqolasi va vaqtinchalik farmakopeya maqolasining loyixasi tayyorlangach, uni farmakopeya qo'mitasida tashkil etilgan ilmiy ixtisoslashtirilgan tekshiruv jamoasi ko'rigidan o'tkazilib, tasdiqlash uchun Soqliqni saqlash vazirligi xuzuridagi yangi dori moddalar va tibbiyot texnikasini amaliyotga joriy etish boshqarmasiga xavola qilinadi va u erda tasdiqlangandan so'ng kuchga kiradi. Sifati va terapevtik qiymati yuksak ko'rsatkichga xamda tibbiyotda keng ko'llanishga ega bo'lgan dori moddalari Davlat farmakopeyasiga ayrim maqola sifatida kiritiladi.

Davlat farmakopeyasi dori-darmonlar sifatini normaga solib turuvchi umumdavlat standartlar va talablar to'plami bo'lib, u yuridik konuniy asosga ega. Undagi dori moddalarining sifatiga nisbatan qo'yilgan talablar jumxuriyatdagi barcha dori ishlab chiqarish, ularni saqlash, nazorat qilish va ishlatish bilan shuqullanuvchi korxona va muassasalarga majburiydir. Farmakopeya maqolasi va vaqtinchalik farmakopeya maqolalari xam Davlat farmakopeyasiga o'xshash kuchga egadir. Davlat farmakopeyasida xar bir dori moddasi uchun keltirilgann maqola quyidagi tartibda tuzilgan bo'ladi:

a) maqolaning sarlavhasida dorining ketma-ket yozilgan lotincha-ruscha va kimyoviy nomi berilgan. Bu erda uning kimyoviy tuzilishi, empirik formulasi va molekulyar massasi keltirilgan.

b) maqolaning navbatdagi «ta'riflash» bo'limida dori moddasining fizikaviy va fizik-kimyoviy xossasi (agregat xolati, rangi, xidi, mazasi, eruvchanligi, zichligi v.b.) tasvirlangan. Bu erda preparatning fizikaviy xossasiga asoslanib, uning sifati qaysi darajada ekanligiga boshlangich baqo beriladi.

v) maqolaning keyingi bo'limi dori moddasining chinligini aniqlashga baqishlangan bo'lib, unda farmatsevtika taxlilida ishlatiladigan eng sezgir va o'ziga xos, amalda bajarilishi birmuncha qulay va sodda reaksiyalar keltirilgan.

1. g)maqolaning navbatdagi bo'limi dori preparatlarining tarkibiga ko'proq qo'shilib qolishi mumkin bo'lgan yot moddalarning bor-yo'qligini sinchiklab tekshirishga baqishlangan. Bu erda dori tarkibiga qo'shilib qolgan rangli va loyqa xosil qiluvchi, suvda erimaydigan qo'shilmalarni aniqlashda Davlat farmakopeyasi ko'rsatmasi bo'yicha tayyorlangan maxsus standart (etalon) eritmalar bilan taqqoslab aniqlanadi.

1.3. Dori moddalari chinligini aniqlash usullari

Dori moddalarini, ayniqsa in'ektsiya va ko'z tomchilari sifatida ishlatiladigan eritmalarda pH qiymatini potentsiometrik va kolorimetrik usullar bo'yicha aniqlashga katta e'tibor berilgan.

d) farmakopeya maqolasining oxirgi qismida dori moddasining miqdorini aniqlash usuli va unga qo'yilgan tegishli talablar ko'rsatib o'tilgan.

Maqolada yana dorini saqlash qoidasi, zaxarli va kuchli ta'sir ko'rsatuvchi dorilar uchun bir martali va bir sutkali yuqori dozalari xamda preparatlarning asosiy farmakologik ta'siri berilgan.

Davlat farmakopeyasi va farmakopeya maqolalari dori moddalarining sifati a'lo darajada bo'lib turishini ta'minlashga qaratilgan muxim yuridik xujjat vazifasini bajaradi va dori moddalari sifatini baqolashda ular faqat Davlat farmakopeyasi yoki farmakopeya maqolalari ko'rsatmalari bo'yicha tekshirilgan bo'lishi kerak.

1987 yilda Davlat farmakopeyasi XI nashrining I jildi, 1990 yilda esa uning ikkinchi jildi nashr etildi.

Farmakopeyaning birinchi jildi «taxlilning umumiy usullari» nomi bilan chiqarilib, u farmakopeya taxlilida qo'llanadigan barcha zamonaviy fizikaviy, fizik-kimyoviy xamda dorivor o'simlik maxsulotlarini taxlil qilish usullariga baqishlangan jami 54 umumiy maqoladan iborat. Farmakopeyaning ikkinchi jildi ikki qismdan tashkil topgan bo'lib, uning birinchi qismi «Umumiy taxlil usullari»ni o'z ichiga olgan bo'lsa, ikkinchi qismi esa «Dorivor o'simliklar maxsulotlari-ning sifatini normativ talablar asosida saqlab turish va nazorat qilish» ga baqishlangan. «Umumiy taxlil usullari» kitobning asosiy qismini tashkil qilib, unda farmatsevtika taxliliga doir 40 maqola avjud.

Nazorat savollari

1. Me'yoriy texnik hujjat turlarini aytib bering.

2. Davlat farmakopeyasi dori-darmonlar sifatini normaga solib turuvchi umumdavlat standartlar va talablar to'plami.
3. Me'yoriy texnik hujjat tuzilishi va ko'rsatkichlari.

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 "Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalari" Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O'zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushego issledovatelya - ximika”, Leningrad, „Ximiya”, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennye sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.
8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

3-mavzu: Dori moddalari miqdorini aniqlash usullari.

Reja:

1. **Gravimetrik (tortma) usul**
2. **Titrimetrik (xajmiy) usul**
3. **Kislota-asos titrlash (neytrallash) usuli**
4. **Suvsiz muxitda kislota-asos titrlash usul**
5. **Oksidlanish-kaytarilish reaksiyasiga asoslangan usullar**
6. **Kompleksonometrik titrlash usuli**
7. **Nitritometriya usuli**

Tayanch iboralar: Gravimetrik (tortma) usul, Titrimetrik (xajmiy) usul, Kislota-asos titrlash (neytrallash) usuli, Suvsiz muxitda kislota-asos titrlash, Oksidlanish-kaytarilish, Kompleksonometrik titrlash usuli, Nitritometriya.

Tibbiyot ehtiyojlari uchun ishlatiladigan dori moddalari sifatini tula va tugri baxolashda ular miqdorini aniqlash eng muxim asosiy omillardan xisoblanadi.

Mikdoriy taxlil dorilar sifatini nazorat kilishda yakunlovchi boskich bulib, odatda tekshiriluvchi dori moddaning fizikaviy xossasi (tashki kurinishi, xidi, mazasi, eruvchanligi, agregat xolati) va fizikaviy konstantalarini (suyuklanish va kaynash xarorati, zichligi, kovushkokligi, solishtirma nur yutuvchanligi, solishtir-ma buruvchanligi va boshkalar), chinligini va tozaligini sinchiklab sinovdan utkazib bulgandan sung amalga oshiriladi. Dori-darmonlar miqdorini aniqlashda xam, asosan ularning chinligini aniqlashda kullaniladigan reaksiyalardanfoydalaniladi.

Noorganik dori moddalari miqdorini aniqlashda, ularning kislota-asos, oksidlovchi-kaytaruvchi

xossalari va tar-kibidagi kation yoki anionlarga xos reaksiyalar kullanadi. Organik dori moddalarining mikdoriy taxlilida kyorida kursatilganlardan tashkari, ularning kimyoviy tuzilishdagi

turli funksional guruxlari ($-\text{OH}$, $-\text{C}(=\text{O})\text{H}$, $-\text{C}(=\text{O})\text{OH}$).

NO_2 , NH_2 , SH , SO_3H , murakkab efirsimon birikkan gurux,-lari va boshkalar) shuningdek, preparat tarkibidagi organik birikkan turli elementlar (N , As , P , S galogenlar va boshkalar) dan foydalaniladi. Xozirgi vaktida ayniksa, dori moddalarining fizikaviy konstantalari asosida, ya'ni ularning kutblangan nur tekisligini buruvchanligi (polyari-metriya), nur sindiruvchanligi (refraktometriya), nur yutuvchanligi (fotokolorimetriya, spektrofotometriya va boshka spektroskopik usullar) va boshka xossalari mikdoriy taxlilda kup kullanadi.

Davlat farmakopeyasidagi dori moddalari mikdorini aniklamda ishlatiladigan usullarni kuyidagi turta katta guruxga bulish mumkin:

Kimyoviy usullar.

Fizikaviy usullar,

Fizikaviy-kimyoviy usullar.

Biologik usullar.

Kimyoviy usul farmatsevtika taxlilida keng tarkalgan bulib, xozirgi vaktida dori moddalarining mikdorini aniklashda kullanaDyGEN usullarning aksariyat kupchilik qismini tashkil kiladi. Kim'yoZIY usul uz navbatida kuyidagi turta asosiy guruxga, ya'ni gravimetrii (tortma), titrimetrik (x,ajmiy), gazometrik va element mikdoriy tax,li,llarga bulinadi.

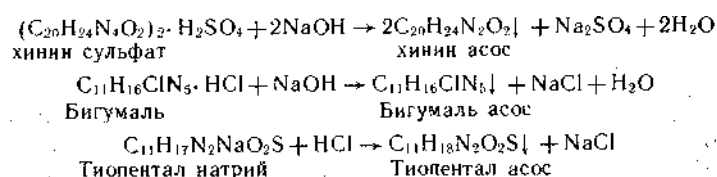
5.1. GRAVIMETRIK (TORTMA) USUL

Bu usulning moxiyati, tekshiriluvchi moddani, uning eritmasidan tegishli reaktiv ta'sirida chukmaga utkazib, sungra uni ajratib olish, yuvish va doimiy ogirlikkacha Kuritib, tortish xamda chikkan massa ogirligi asosida mikdorini aniklashdir.

Gravimetrik usul uzining birmuncha tutri va anik natija berishi bilan boshka usullardan farklansa-da, ammo taxlilni amalga oshirish jarayoni kup vakt va mex,nat talab kiladi. SHuning uchun x,am, farmatsevtika taxlilida undan kam foydalaniladi.

Davlat farmakopeyasi ushbu usulni xininning tuzlari, bigumal, tiopental-natriy, tiamin bromid, benzilpeni-sillin, progesteron kabi preparatlar mikdorini aniklashda tavsiya kiladi.

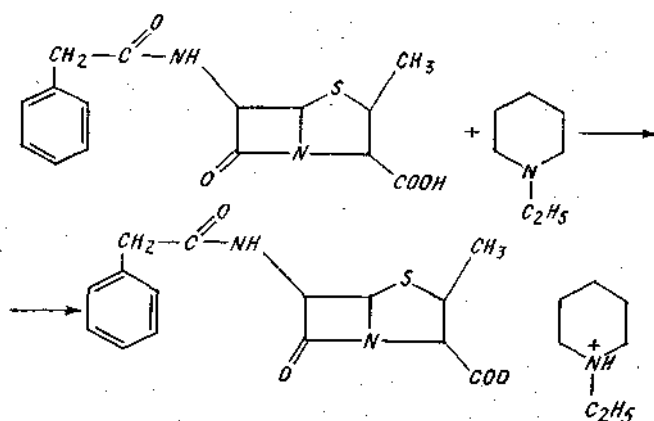
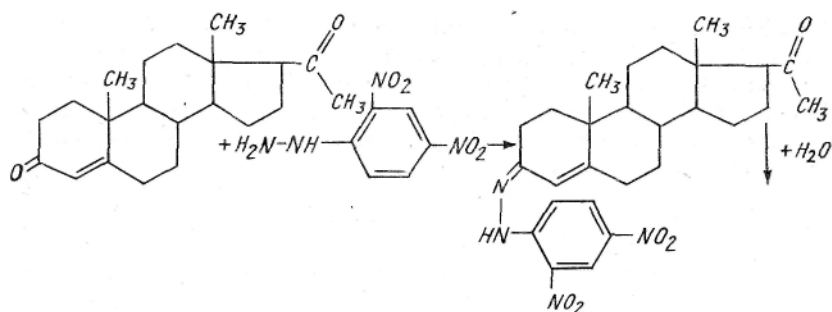
Xinin tuzlari va bigumalni gravimetrik usul buyicha aniklashda, ularning eritmalaridan natriy gidroksid eritmasi, tiopental-natriyni esa uning eritmasidan xlorid kislota ta'sirida asos xolida chuktirib aniklanadi.



Asos xolida chuktirilgan xinin va tiopentalni xloroform,- bigumalni esa efir yordamida ekstraktsiya. kilib ajratib olinadi. Sungra organik erituvchilarni buglatib-va idishda kolgan koldikni doimiy ogirlikkacha kuritib tortiladi.

Progesteronni ma'lum sharoitda kuyidagi tenglama buyicha 2,4-dinitrofenilgidrazon

birikmasiga, benzilpeni-silinni esa — etilpiperidin bilan kush molekulyar tuziga utkazib, sungra ularni tortma usulida aniklanadi.



Davlat farmakopeyasi kursatmasiga kura tiamin bro-midni kremniyvolfram kislota ($\text{SiO}_2 \cdot 12\text{WO}_3 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$) eritmasi ta'sirida $2\text{C}_{12}\text{H}_{17}\text{BrN}_4\text{SO} \cdot \text{SiO}_2 \cdot 12\text{WO}_3$ tarkibiga ega bulgan chukma xolida chuktirib aniklanadi.

5.2. TITRIMETRIK (XAJMIY) USUL

Xozirgi vaktida dori moddalarining aksariyat mikdori titrimetrik usul buyicha aniklanadi. Bu usul tortma usulga nisbatan uzining oddiyligi xamda taxlilni olib borishga kam' vakt va mexnat talab kilishi bilan farkanadi.

Farmatsevtik taxlilda kulanadigan titrimetrik usul-larni tekshiriluvchi dori modda bilan titrant urtasida boradigan reaksiya asosida kuyidagi guruxlarga bulish mumkin:

1. CHuktirishga va kam dissotsiyalanuvchi birikma xosil kilishga asoslangan usullar.
2. Kislota-asos titrlash (neytrallash) usuli.
3. Oksidlanish-kaytarilish reaksiyasiga asoslangan usul.
4. Nitritometriya (diazotirlashga asoslangan) usuli.
5. Kompleksonometriya (kompleks birikma xosil kilishga asoslangan) usuli.

CHUKTIRISHGA ASOSLANGAN USULLAR

Bu usul titrant bilan anikdanuvchi modda urtasidagi reaksiya natijasida chukma x,osil bulishiga asoslangan bulib, unga farmatsevtik taxlilda keng kulanadigan **argentometriya** usuli kiradi. Bu usulda titrant sifatida kumush nitratni turli konsentratsiyadagi (0,1; 0,05; 0,02 va 0,01 mol/l)

eritmalari ishlatiladi.

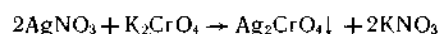
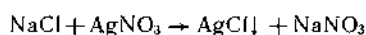
Argentometriya usuli unda kulanadigan indikatorning xarakteriga va eritmadagi mux, itga karab **Mor, Fayans** va **Folgard** usullariga bulinadi.

Argentometriya usuli yordamida tibbiyotda kulanadigan xlorid, bromid va yodid tuzlari, organik asoslarning galogen vodorodli tuzlari x, amda tarkibida galogen sakla-gan organik dori moddalari (turli yullar bilan parcha-langandan sung) aniklanadi.

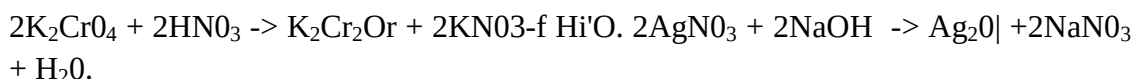
Kumush nitrat eritmasi xlorid, bromid va yodidlar bilan suvda deyarli erimaydigan chukma xosil kiladi. Ularning eruvchanlik darajasi $AgCl\Pi p=1,8 \cdot 10^{-10}$;

$AgBr\Pi p=4,9 \cdot 10^{-13}$; $AgI\Pi p=1 \cdot 10^{-16}$ ga teng.

Mor usulida xlorid va bromidlarni, ularning neytral eritmalaridan kaliy xromat indikator ishtirokida kumush nitratning eritmasi bilan bevosita titrlab aniklanadi. Reaksiyaning ekvivalent nuktasi kizil-gishtsimon rangli, kumush xromat chukmasi xosil bulishi buyicha aniklanadi.

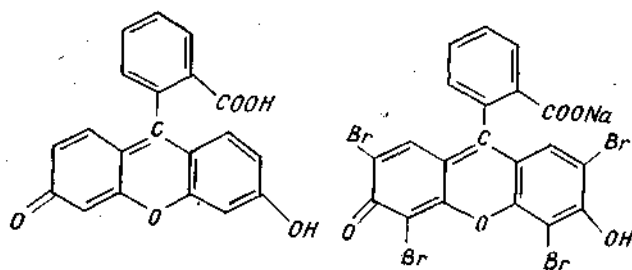


Xlorid va bromidlarni Mor usulida kislota va ishqoriy muxitda aniklab bulmasligining sababi, kislotali muxitda indikator kaliy xromat, kaliy bixromatga utishi, ishvdiy muxitda esa kumush nitratning kungir rangli kumush oksidi Xosil bulishidadir.



Davlat farmakopeyasi Mor usuli buyicha kaliy, natriy xlorid va bromid tuzlarini aniklashni tavsiya kiladi. Bu usul buyicha yodidlarni aniklash lozim kurilmaydi. CHunki reaksiya natijasida xosil buladigan sarik, rangli kumush yodid chukmasi titrlashning ekvivalent nuktasiga etmasdanok,, eritmada indikatoridagi CrO_4^{2-} ionini uziga shimib olib, reaksiyaning oxirini anik, belgilashga xalakit beradi.

Farmatsevtika taadilida xlorid, bromid va yodidlar-ning mikdorini aniklashda **Fayans usulidan** keng foydalani-ladi. Bunda titrlash neytral yoki kuchsiz sirka kislota muxitida flyuoressein yoki natriy eozinat adsorbsion indikatorlari ishtirokida olib boriladi.

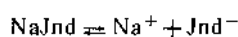


Flyuoresseinning indikator sifatida 0,1—0,2 % li spirtidagi eritmasi asosan xloridlarni aniklashda ishlati-ladi. Tekshiruvchi moddani titrlash jarayonida flyuoressein eritmada sarik-yashil rang xosil kiladi va titrlashning ekvivalent nuktasida u kumush xlorid chukmasiga shimilib (adsorbsiyalanib) uni pushti rangga buyaydi.

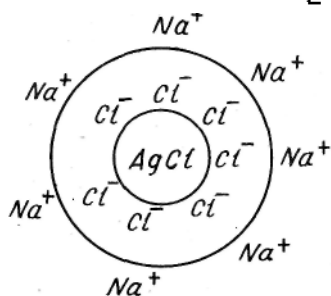
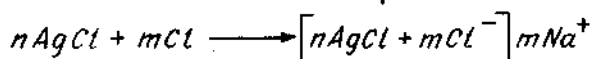
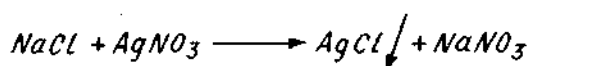
Bromid va yodid tuzlarini aniklashda indikator sifatida asosan natriy eozinatning 0,1 % li

suvdagi eritmasi ishlatiladi. Bunda xam reaksiyaning ekvivalent nuktasida eritmadagi kizil rangli eozinat ioni kumush bromid yoki kumush yodid chukmasiga shimilib, ularni pushti rangga buyaydi. Flyuoressein va natriy eozinatni titrlash jarayonida eritmada bulishi va titrlashning ekvivalent nuktasida esa chukma shimilib, uni pushti rangga buyash jarayonini kuyidagicha tushunish mumkin,

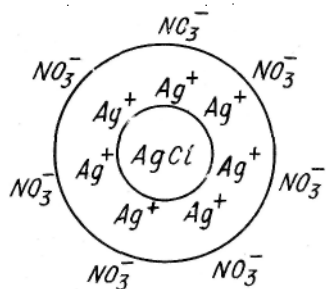
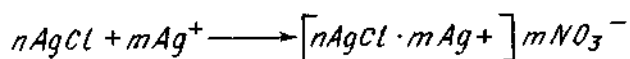
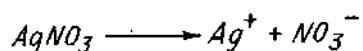
Flyuoressein (HJnd) va natriy eozinat (NaJnd), biri kislota, ikkinchisi esa tuz sifatida eritmalarda dissotsi-langan xolda buladi:



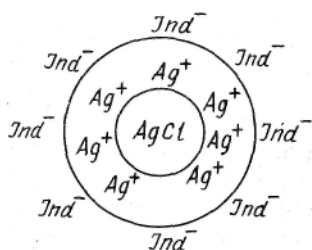
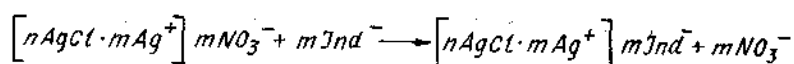
Galogenlarni, masalan, natriy xloridni kumush nitrat eritmasi bilan titrlash jarayonida xosil bulayotgan AgCl chukmasi atrofiga, eritmada xali reaksiyaga kirishmagan xlor ionlarini shimib (adsorbsiyalab) olib, manfiy zaryadlangan bulib koladi.



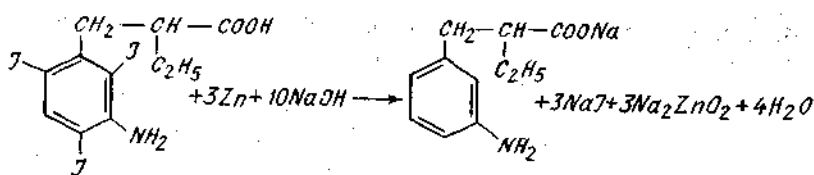
Bu xolda eritmada manfiy zaryadli indikator (Jnd^-) ioni chukmaga nisbatan bir xil zaryadli bulganligi uchun unga shimilmasdan eritmada koladi. Kachonki eritmada xamda chukma atrofiga shimilgan xlor ioni tula chuktirilib, ya'ni titrlashning ekvivalent nuktasiga etgach, eritmaga bir tomchi ortikcha kushilgan kumush nitrat tarkibidagi kumush ioni chukma atrofiga adsorbsiyalanib, uning musbat zaryadli bulishiga olib keladi.



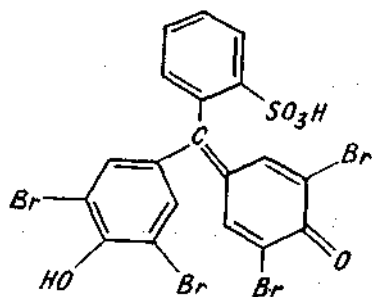
SHu sababli xam manfiy zaryadli indikator ioni (Jnd^-) musbat ionlashgan chukmaga intilib, unga adsorbsiyalanadi va chukmani pushti rangga buyaydi. Bunda chukma atrofida kumush ioni, floressein yoki eozinat ionlari bilan uzaro birikib tuz xosil kiladi.



Fayans usuli buyicha Davlat farmakopeyasida kaliy va natriy yodidlarni, ditilinni bevosita titrlab aniklash tavsiya qilinadi. Yodpanoy kislotaga uxshash tarkibida organik birikkan yod saklovchi preparatlarni esa avval kislota yoki natriy gidroksid va rux kukuni yordamida parchalantirib, ulardagi yodni ion xoliga utkazib, sungra Fayans usuli buyicha aniklanadi. Reaksiyani kuyidagi tenglama buyicha ifodalash mumkin.



Argentometriyaning ushbu usuli flyuoressein va natriy eozinat indikatorlaridan tashk,ari, bromfenol kukining 0,1% li spirtidagi yoki uning natriyli tuzining shu konsentratsiyali suvdagi eritmasi, organik asoslarni, jumladan, alkaloidlarni gidroxlorid, gidrobromid va gidroyodid tuzlarini aniklashda birmuncha kulay xisobla-nadi.



Bromfenol kuki indikator ishtirokida titrlash xam kuchsiz sirka kislota muxitida xlorid va bromidlarni aniklashda chukma kuk-binafsha rangga, yodidlarni anik-lashda esa xira yashil rangga buyalguncha olib boriladi. Reaksiyaning ekvivalent nuktasigacha indikator eritmada yashil-sarik rangga buyalgan buladi.

Argentometriyaning **Folgard usuli** xlorid, bromid va yodidlar mivdorini aniklashga muljallangan bulib, u titrantning ortikchasini kayta titrlashga asoslangan. Bunda tekshiriluvchi modda eritmasiga nitrat kislota muxitida ma'lum belgilangan xajmda kumush nitratning titrlangan eritmasidan ortikcha kushiladi va keyinchalik uning reaksiyaga kirishmay kolgan ortikchasini temir ammoniy achchiktoshi $FeNH_4(SO_4)_2 \cdot nH_2O$ indikator ishtirokida suyuqlik kizil rangga buyalgunga kadar "ammoniy rodanidning titrlangan eritmasi bilan titrlanadi.

Folgard usulidan kupincha galogen saklagan eritmalar kuchli kislota yoki ishkoriy mux,itga ega

$$\begin{array}{l}
 \text{H}_3\text{C} \diagup \text{CH} - \underset{\text{Br}}{\text{CH}} - \text{C} \begin{array}{l} \nearrow \text{O} + 4\text{NaOH} \xrightarrow{t^\circ} \\ \searrow \text{NH} - \text{C} - \text{NH}_2 \\ \quad \quad \quad \parallel \\ \quad \quad \quad \text{O} \end{array} \\
 \text{H}_3\text{C} \diagdown \\
 \\
 \text{H}_3\text{C} \diagup \text{CH} - \underset{\text{OH}}{\text{CH}} - \text{COONa} + \text{NaBr} + \text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{NH}_3 \uparrow \\
 \text{H}_3\text{C} \diagdown \\
 \\
 \text{NaBr} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{AgBr} \downarrow + \text{NaNO}_3 \\
 \text{AgNO}_3 + \text{NH}_4\text{SCN} \rightarrow \text{AgSCN} \downarrow + \text{NH}_4\text{NO}_3 \\
 \text{FeNH}_4(\text{SO}_4)_2 + 3\text{NH}_4\text{SCN} \rightarrow \text{Fe}(\text{SCN})_3 + 2(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4
 \end{array}$$
$$\begin{array}{c}
 \text{SH} \\
 | \\
 \text{N} \quad \text{NH} \\
 \diagdown \quad \diagup \\
 \text{N} \quad \text{N}
 \end{array}
 + \text{NH}_3 \longrightarrow
 \begin{array}{c}
 \text{SNH}_4 \\
 | \\
 \text{N} \quad \text{NH} \\
 \diagdown \quad \diagup \\
 \text{N} \quad \text{N}
 \end{array}$$

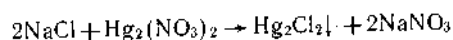
$$\begin{array}{c}
 \text{SNH}_4 \\
 | \\
 \text{N} \quad \text{NH} \\
 \diagdown \quad \diagup \\
 \text{N} \quad \text{N}
 \end{array}
 + \text{AgNO}_3 \longrightarrow
 \begin{array}{c}
 \text{SAg} \\
 | \\
 \text{N} \quad \text{NH} \\
 \diagdown \quad \diagup \\
 \text{N} \quad \text{N}
 \end{array}
 + \text{NH}_4\text{NO}_3$$
$$\text{Cl}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{NH}-\overset{\text{NH}}{\underset{\text{||}}{\text{C}}}-\text{NH}-\overset{\text{NH}}{\underset{\text{||}}{\text{C}}}-\text{NH}-\underset{\text{CH}_3}{\overset{\text{CH}_3}{\text{CH}}}\cdot\text{HCl} + \text{AgNO}_3 \longrightarrow$$

$$\longrightarrow \text{Cl}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{NH}-\overset{\text{NH}}{\underset{\text{||}}{\text{C}}}-\text{NH}-\overset{\text{NH}}{\underset{\text{||}}{\text{C}}}-\text{NH}-\underset{\text{CH}_3}{\overset{\text{CH}_3}{\text{CH}}}\cdot\text{HNO}_3 + \text{AgCl}$$

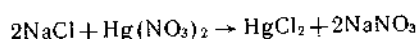
24

argentometrik usuldan foydalanish kup mikdorda kumush tuzi sarf qilishni talab qiladi, kumush esa nodir va kimmatbaxo metallar jumlasiga kirganligi sababli, uni titrant sifatida ishlatish iloji boricha - kamaytirilmokda. SHuning uchun xam sunggi paytlarda uning urniga farmatsevtik tadlilda **merkurometriya** va **merkurime-riya usullari** keng tatbik etilmokda.

CHuktirishga asoslangan usullardan **merkurometriya usuli** xam xlorid va yodidlarni aniklashda kullanadi. Bunda titrant sifatida kupincha eimob (I)-nitratning 0,02 mol/l li nitrat kislotasidagi 0,1 mol/l eritmasi ishlatiladi. Simob (I) -nitrat, xlorid va yodidlar bilan ularning suvda erimaydigan tuzlarini xosil qiladi.



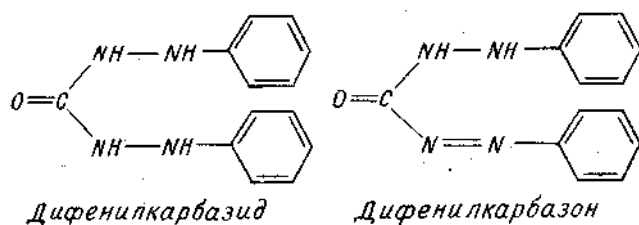
Xozirgi vaktida farmatsevtika taxlilida xlorid va bromidlarni aniklashda titrant sifatida simob (II)-nitratning 0,1 mol/l eritmasi keng kullanadi. Simobning ikki valentli bu tuzi galogenlar bilan chukma emas, balki juda kuchsiz dissotsilanadigan eruvchan tuzlarni xosil qiladi.



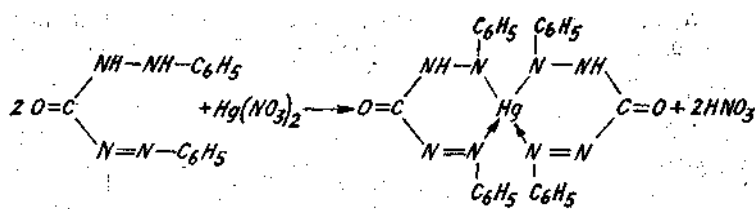
Titrant sifatida simob (II) nitrat eritmasi kullanadigan usulni odatda *merkurimetriya usuli* deb ataladi.

SHunday kilib, simobning bir valentli nitrat tuzi galogenlar bilan suvda deyarli erimaydigan chukma ($n_p\text{Hg}_2\text{Cl}_2$ 1,3-10⁻⁸), simobning ikki valentli tuzi esa suvda kam dissotsilanadigan eruvchan tuz xosil qilishga asoslangandir.

Titrantlarning ikkalasini ishlatish xollarida xam indikator sifatida difenilkarbazid yoki difenilkarba-zonlarning 1—2 % li spirtdagi eritmaları ishlatiladi.



Bunda reaksiyaning ekvivalent nuktasiga erishilgach, indikator oxirgi tomizilgan titrant bilan reaksiyaga kirishib, och binafsha rangli, simobli, kompleks birikma xosil qiladi.



Merkurimetriya usuli kupincha dori sifatida ishlatiladigan organik asoslarning galogenovodorodli tuzlari alkaloid va boshka turli geterotsiklik xamda arilalkila-min gurux, preparatlari mikdorini aniklashda keng kulla-nadi.

KISLOTA-ASOS TITRLASH (NEYTRALLASH) USULI

Kislota-asos titrlash yoki neytrallash usuli farmatsevtika taxlilida eng keng kullanadigan usullardan biri bulib, uning yordamida Davlat farmakopeyasidagi dori moddalarining kariyb 40

% dan oshik mikdori anikla-nadi.

Neytrallash usuli unda ishlatiladigan titrantlarning xususiyatiga karab atsidimetrik va alkalimetrik usullarga bulinadi.

Kislota-asos usuli buyicha aniklashni suvda va suvsiz muxitda olib borish mumkin.

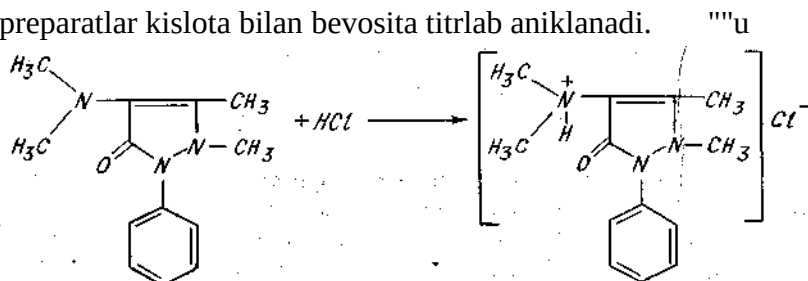
Suvli muxitda titrant sifatida kupincha natriy gidrok-sid, kaliy gidroksid, xlorid va sulfat kislotalarning turli molyar konsentratsiyadagi eritmaları ishlatiladi. Dori moddalarini suvli muxitda kislota-asos usuli buyicha titrlashda indikator tanlab olish muxim axamiyatga egadir.

Tanlab olingan indikatorning rang uzgarish, rN muxiti titrlashning ekvivalent nuktasidagi rN muxit intervaliga teng kelishi kerak.

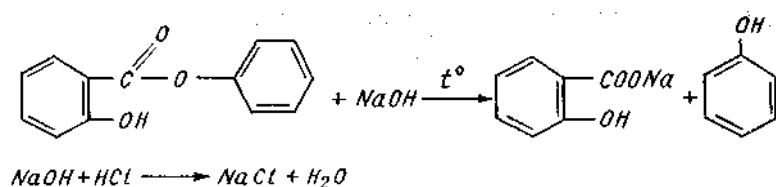
Atsidimetrik usul noorganik dori preparatlaridan natriy gidrokarbonat, natriy tetraborat, simob-(II) -oksid, simob amidoklorid, organik kislota va shu xossadagi organik birikmalarning tuzlari, jumladan, kaliy atsetat, natriy benzoat, natriy salitsilat, barbituratlarining natriyli tuzlari va boshka shularga uxshash preparatlar mikdorini aniklashda kullanadi.

Atsidimetrik usulda organik dori moddalarining kislota-asos xossalaridan x,am foydalaniladi. Tarkibida ikki-lamchi, uchlamchi va turtlamchi azot sakdagan kupchilik birikmalar suvli yoki spirtli eritmalarda asos xossa namoyon kiladi. Ularning ushbu xossalaridan foydalangan xolda mikdorini atsidimetrik usul buyicha appkdnsh mumkin.

Masalan, amidopirin, metilmorfin, sitizin, geksameti-lentetramin kabi asos xossaga ega bulgan preparatlar kislota bilan bevosita titrlab aniklanadi.



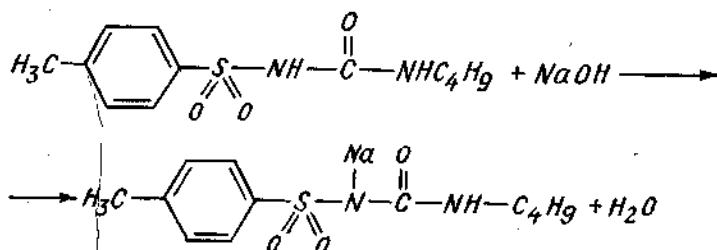
Murakkab efirsimon birikkan dori moddalarini, jumladan, metilsalitsilat, fenilsalitsilat, validol kabi preparatlar mikdorini aniklash, ularni natriy yoki kaliy gidroksidning titrlangan eritmasi yordamida gidrolizlab, sungra ishkorning ortikchasini kislota bilan titrlashga asoslangan.



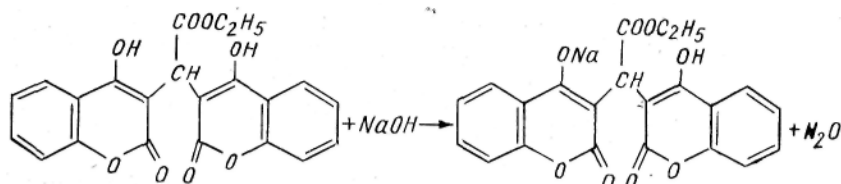
Alkalimetrik usul barcha dori sifatida ishlatiladigan noorganik va organik kislotalarni (xlorid kislota, bor kislota, nikotin kislota, sitrat kislota, glyutamin kislota, benzoy kislota, salitsil kislota va boshkalar) xamda kislota muxiti yarata oladigan dori moddalari (butamid, propamid, siklamid, neodikumarin, butadion, vitamin S va boshkalar)ni aniklashda tavsiya qilinadi. Bunda ularning molekulasidagi turli funksional guruxdardan (— SOON, ON, SO₂NH~R, — S=S—va boshkalar) foydalaniladi.

Masalan, butamid, propamid va siklamidlar mikdorini aniklash, ular tarkibidagi kislota xossa tugdiruvchi sulfamid guruxini titrlashga asoslangan.

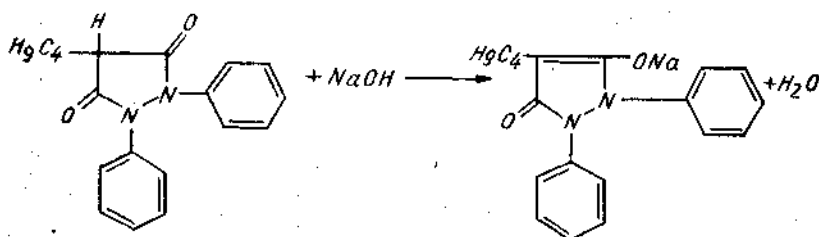
Reaksiyani butamidning spirtidagi eritmasini fenolftalein indikator ishtirokida natriy gidroksidni 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlashni, kuyidagi tenglama buyicha ifoda-lash mumkin:



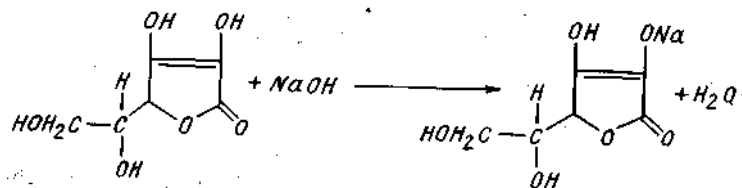
Neodikumarin mikdorini alkalimetrik usulda aniklashda, uning molekula tuzilishidagi kumarin xalkasining 4- xola-tidagi gidroksil guruxidan foydalaniladi.



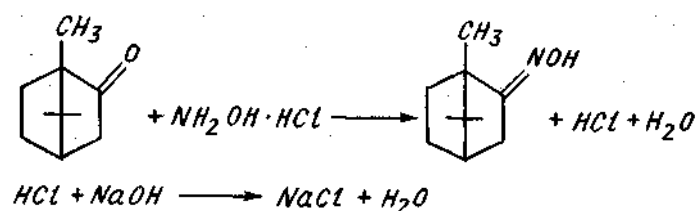
Butadion molekula tuzilishining 4- xolatidagi vodorod atomi xarakatchan bulib, u kislotalar kabi metallar bilan, ayniksa ishkoriy metallar bilan suvda eruvchan tuzlar xosil kiladi. Uning ushbu xossasiga asoslanib, mnkdori alkalimetrik usulda aniklanadi.



Askorbin kislotadagi endiol — S = S — guruxining eritmada kislota muxit tugdirishi, uni alkalimetrik usul buyicha aniklashga imkon beradi.



Alkalimetrik usuldan oksim xosil kilishga asoslangan reaksiyalardan kamfora va steroid gormonlarga uxshash, uz molekula tuzilishida keto guruxi saklagan turli dori moddalarini aniklashda xam foydalaniladi. Oksim xosil Kilish reaksiyasi buyicha aniklashning moadyati shundan iboratki, kupchilik keto guruxi bor preparatlar gidroksila-min gidroxlorid eritmasi ta'sirida oksim xosil kilish bilan bir katorda uzidan ekvivalent mikdorda xlorid kislotasini ajratib chikaradi, uni esa keyinchalik natriy gidroksid eritmasi bilan titrlanadi.



YUkorida keltirilgann misollardan kurinib turibdiki, alkalimetrik usul yordamida fakatgina

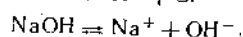
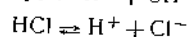
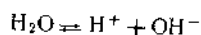
karboksil guruxi bor organik kislotalar mikdori aniklanmay, balki tar-kibida kislota xarakteriga ega, turli funksional gurux saklagan organik moddalarni aniklashda xam foydalaniladi. Albatta, bunda preparatlarning eruvchanligi xam nazarda tutilishi kerak. Ba'zi xollarda suv urniga erituvchi sifatida spirt, atseton va boshka organik zrituvchilar ishlatiladi.

Alkalimetrik usuldan organik asoslarning (alkaloid, geterotsiklik va arilalkilaminlarning) turli mineral kislotalar bilan bulgan tuzlar mikdorini aniklashda xam keng foydalaniladi.

SUVSIZ MUX.ITDA KISLOTA-ASOS TITRLASH USUL I

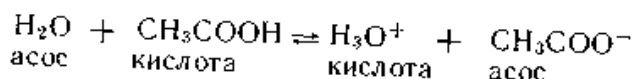
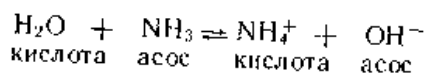
Fizikaviy va kimyoviy xossalariga kura, ya'ni suvda deyarli erimasligi yoki juda yomon eruvchanligi xamda kuchsiz kislota yoki asos xossaga ega bulganligi sababli, suvli muxitda aniklash mumkin bulmagan kupdan-kup kislota va asos xossasidagi organik dori moddalar va ularning tuzlari suvsiz muxitda **kislota-asos titrlash usuli** buyicha aniklanadi.

Moddalarning kislota va asos xossalari tugrisida birinchi marta shved olimi S. Arrinius uzining elektroli-tik dissotsiyalanish nazariyasida tushuncha berib ketgan. Bu nazariyaga kura kislotalarga moddalarni dissotsiyalanishi natijasida oksoniy (gidroksoniy) ion, asoslarga esa gidroksid ioni ajratuvchi moddalar kiradi.

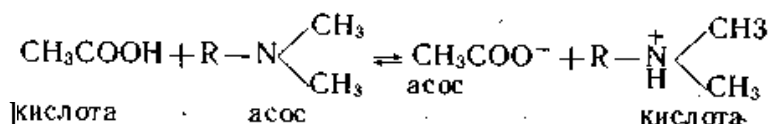
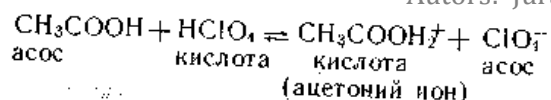


Birok keyinchalik aniklanishicha Arreniusning bu nazariyasi kupchilik organik amin, amid va boshka gurux moddalarning kislota va asos xossalarini, ayniksa ularning organik erituvchilarda ushbu xossalari yanada kuchayib ketishi xamda bir xil erituvchi bula turib, turli moddalarning xam kislota va asos xossalarini namoyon kila bilish sabablari-ni tushuntirib bera olmas edi.

1923 yilda daniyalik olim D. Brensted, ingliz oli-mi T. Louri bilan bir vaktning uzida yukorida aytib utilgan va undan kelib chikadigan ba'zi bir savollarga javob sifatida uzlarining kislota va asoslar tugrisidagi umumiy nazariyalarini taklif kilishdi. Ularning keyinchalik, protolitik nomi bilan yuritilayotgan ushbu nazariyala-riga kura, neytrallanish jarayoni kislotaladan asosga proton . (N^+ ioni) utishi bilan boglik bulgan jarayon, deb tushuntiriladi. CHunonchi, ionlanish jarayonida uzidan proton (N^+ ioni) beruvchi xossali moddalar kislotalarga, proton kabul kiluvchi moddalar esa asoslarga kiradi. Xar bir erituvchi sifatida ishlatiladigan modda, unda erigan moddaning xususiyatiga karab, kislota yoki asos vazifasini bajarishi mumkin. Masalan, suv suyuk ammiak ishtirokida, kislota sifatida uzidan ammiakka proton berib, asos (OH^-) xossaga utadi, aksincha suvch:irka kislota ishtirokida asos vazifasini bajarib, uziga proton kabul kilib, kislota xossaga ega gidroksoniy xolatiga utadi.



Bu xodisani sirka kislotasining turli moddalar, jumladan, perxlorat kislotasi va organik asoslar bilan kislota va asos modda sifatida uzini namoyon kilish reaksiyasi misolida kurish mumkin.



SHunday kilib, Brensted-Louri nazariyasiga kura suv va sirka kislota, ularda erigan moddalar xususiyatiga karab, xam kislota, xam asos xossada bulishi mumkin. Demak, ayrim moddalarning eritmalarida kislota yoki asos xosdaga ega bulishi erituvchilarning xususiyatiga karab uzgarib turadi. Suvsiz muxitda kislota-asos usuli buyicha titrlashda ishlatiladigan erituvchilarning asosiyl xossalaridan biri, ularning nakadar proton berish (proton-donar) yoki proton kabul kilish (proton-akseptor) kobiliyatiga egaliklaridir.

Ushbu xossalariga asoslangan xalda suvsiz muxitda kislota-asos titrlash usulida ishlatiladigan erituvchilarni N. A. Izmaylov **aproton** (aprot) va **protolit** asosiyl guruxlarga buladi. > - '

Aproton guruxiga kiruvchi erituvchilar kimyoviy ji-xatdan neytral xarakterdagi birikmalar bulib, ular ionlatilmasliklari sababli, proton berish va yoki kabul kilish kobiliyatiga ega emaslar. YA'ni bu kator erituvchilar, ularda erigan moddalar bylan uzaroreaksiyaga kirishmaydi. Aproton erituvchilarga benzol, toluol, geksan, xloroform, karbon (IV)-xlorid va boshka ba'zi uglevododorodlar va ularning galogenli xosilalari kiradi. Bu gurux erituvchilar kupincha neytrallash jarayonida xosil buladigan maxsulotlarning dissotsiyalanib yoki gidrolizlanib ketmasligini saklaydigan kislota-asos titrlash usulida kul-lanadi.

Protolit erituvchilarga kislota-asos titrlash jarayonida aniklanuvchi moddaga proton berish yoki undan kabul kilish xossasiga ega bulgan erituvchilar kiradi. Bu gurux erituvchilar uz navbatida **amfiprot** (proton berish va kabul kilish kobiliyatiga ega bulgan amfoter xarakterdagi spirt-lar, ketonlar va fenollarga uxshash erituvchilar), **protogen** (kislota) va **protofil** (asos) xossadagi erituvchilarga bulinadi.

Protogen yoki kislota erituvchilarga kuchli proton berish kobiliyatiga ega bulgan organik kislotalardan — chumoli, sirka, propion va moy kislotalari kiradi. Bu gurux erituvchilarda proton berish xossasi, kabul kilish xossasiga nisbatan bir muncha kuchlidir. SHuning uchun xam kislota erituvchilarda organik asoslar proton kabul kilish xisobi-ga, uzlarining asos xossalarini kuchaytiradi.

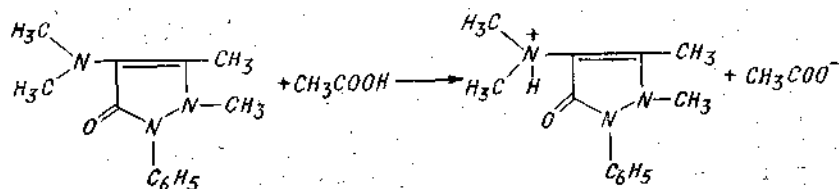
Protogen (kislota) erituvchilarda kislota xossasidagi moddalar uzlarining kislotali xususiyatini namoyon kilish kobiliyatini yukotadi yoki uning birmuncha pasayib ketganli-gi bilinadi. Masalan, suvli sharoitda kuchli xisoblangan NSIO_4 , NSI , H_2SO_4 , HNO_3 kabi kislotalar, kislota erituvchilarda, jumladan, sirka yoki chumoli kislotalarda, ularning kislotalik xossalari differensial ravishda pasayib borishi kuzatiladi. Bu sirka va chumoli kislotala-rida proton-donarlik konkurent xossalarining kuchli ri-vojlanganligini kursatadi. •

Kislota	K
HClO ₄	$1,6 \cdot 10^{-4}$
HCl	$1,4 \cdot 10^{-7}$
H ₂ SO ₄	$6 \cdot 10^{-7}$
HNO ₃	$4,2 \cdot 10^{-8}$

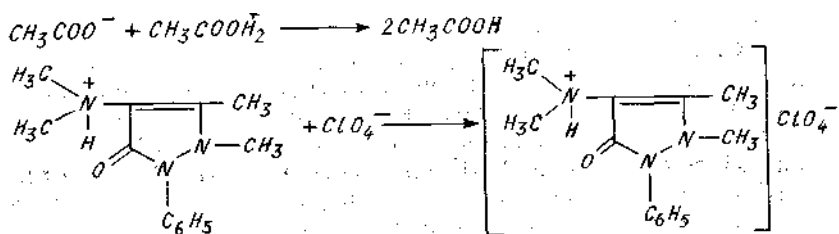
Jadvalda keltirilgan misollardan kurinib turibdi-ki, perxlorat kislotasining suvsiz sirka kislotasidagi eritmasi sulfat va xlorid kislotalarga nisbatan taxminan 1000 baravar, nitrat kislotaga nisbatan esa SHOOObara-var kuprok ionlashadi. SHuning uchun xam suvsiz sharoitda titrlashda, titrant sifatida perxlorat kislotasining suvsiz sirka kislotasidagi 0,1 mol/l eritmasi ishlatiladi.

SHunday kilib, kislota erituvchilarida ikki xil xossa mavjud. Bir tomondan ularda asos xossa namoyon bulib, uzlariga proton kabul kilib, kislota xossali $SNzSOONg^{1-}$ — atsetoniy ioniga utsa, ikkinchidan esa ular donor sifatida proton berib, kislota xossada ekanligini bildiradi. Buni yukorida keltirilgan perxlorat kislota bilan asos vazifa-sini bajaruvchi sirka kislota urtasidagi tenglamalardan kurish mumkin. Reaksiyadan kurinib turibdiki, bu erda sirka kislota asos sifatida uziga perxlorat kislotadan proton kabul kilib, atsetoniy ioniga utadi va eritmani kuchli kislota xossaga keltiradi.

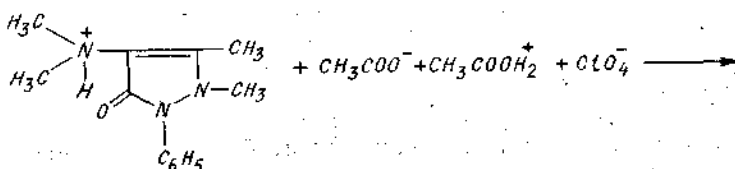
YUkorida aytib utilganidek, kuchsiz organik asoslarni kislota erituvchilarda, jumladan, sirka kislotada eri-tilganda u kuchli proton-donor sifatida uzining kislota xossasini namoyon kiladi va shu bilan birga eritmadagi asos xossali moddalarni kislota shakliga utishi va ularning asos xossalari kuchayishiga olib keladi. Buni (DF kursatmasi buyicha) amidopirinni suvsiz muxitda kislota-asos usuli buyicha mikdorini aniklash misolida kurish mumkin.

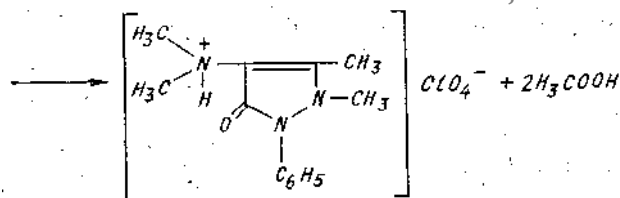


Sungra amidopirinning sirka kislotadagi eritmasi perxlorat kislotaaning suvsiz sirka kislotaagi 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi. Bunda titrant eritmasidagi atsetoniy ioni amidopirin eritmasidagi atsetat ionini neytrallab, uni kaytadan sirka kislotasiga utkazadi, perxlorat poni esa kuchli asos sifatida kislota shakliga utgan amidopirin molekulasini bilan uzaro birikadi.



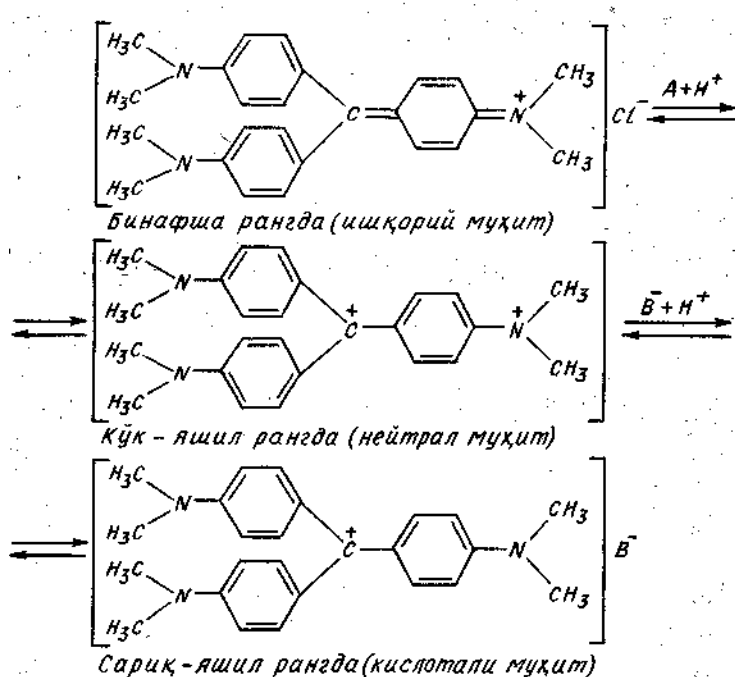
yoki





Organik asoslarning galogenovodorodli tuzlarini, shu-ningdek turtlamchi amin saklagan organik asos prepa-ratlarining galogenli tuzlarini kislota erituvchilar ishtirokida titrlashda ulardagi galogenlarni kam disso-siyalanuvchi tuzlariga utkazish maksadida (kislota erituvchilarda preparatlarning galogenvodorodli tuzlari kislotali xossasini saklab koladi) titrlanuvchi eritmaga 5 % li simob (II)-atsetat tuzining eritmasi kushiladi. Titrlashni kristall binafsha indikatorining 0,1 % li sirka kislota-dagi eritmasi ishtirokida, suyuqlik binafsha rangdan sarik-yashil rangga utgunga kadar olib boriladi.

Kristall binafsha indikatorining suyuqlikdagi muxit-ga karab rang uzgartirishini taxminan kuyidagicha ifoda-lash mumkin.



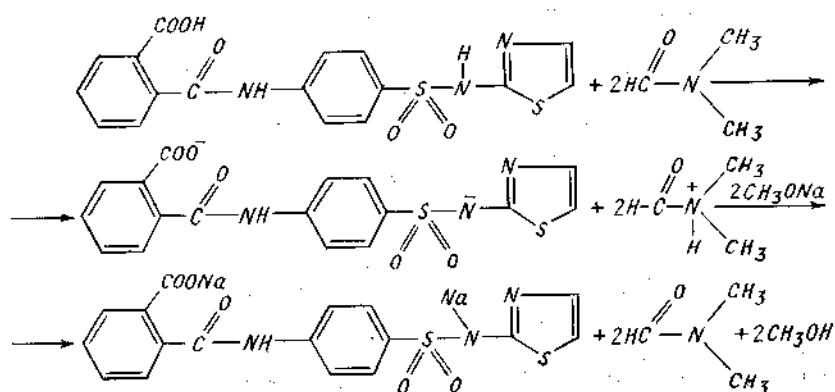
Kristall binafsha molekulasi-dagi azot atomlari koordinatsiey tuyinmagan bulib, u indikator-asos sifatida uziga bir kancha proton kabul kilish mumkin va kabul kilgan protonga karab, uzining rangini uzgartirib turadi. Kislota erituvchilar ishtirokida titrlashda indikator sifatida yana metiloranj, metilbinafsha, tropeolin kabi buyok moddalar ishlatiladi.

Kislota-asos titrlashning, kislota erituvchi ishtirokida usuli kup sonli alkaloidlar, turli azot saklagan geterotsiklik birikmalar, arilalkilaminlar, oksifeni-lalkilaminlar, vitaminlar va boshka organik asos xossali moddalar mikdorini aniklashda foydalaniladi.

Kuchsiz organik kislota yoki kislota xossasi mavjud turli organik moddalar mikdorini suvsiz mux^itda aniklashda asos xossali (protofil) erituvchilardan kupincha etilendiamin, butilamin, piridin, dimetilformamid yoki ularning benzol va xloroform bilan bulgan aralashmalari kullanadi.

Asos xossali erituvchilar proton-akseptor, ya'ni proton kabul kiluvchi xossadagi erituvchilarni

uz ichiga oladi. Ulardan farmakopeya taxlilida asosan dimetilformamid ishlatilib kelinmokda. Asos xossali erituvchilar ishtirokida kuchsiz kislota xossadagi dori moddalarini titrlashda, titrant sifatida natriy gidroksidning metanol bilan benzol (1:4.) aralashmasidagi 0,1 mol/l eritmasi yoki natriy metilatning DF kursatmasi buyicha tayyorlangan 0,1 mol/l eritmasi ishlatiladi. Dimetilformamid kuchsiz kislota xossadagi moddalar bilan uzaro reaksiyaga kirishib, proton-akseptor sifatida ulardan proton kabul kilib olishi natijasida suyuqlikda kislota muxit darajasi oshadi. Buni DF buyicha ftalazol mikdorini aniklash misolida, quyidagi kimyoviy tenglamalar buyicha ifodalash mumkin. " ;



Asos xossaga ega erituvchilar ishtirokida kuchsiz organik kislota va shu xossadagi boshka moddalarni titrlashda indikator sifatida kupincha timol kuki yoki bromtimol kukining dimetilformamiddagi eritmasi ishlatiladi va titrlash suyuqlik kuk rangga kirgunicha olib boriladi. Davlat farmakopeyasi asos xossaga ega erituvchilar ishtirokida barbiturat gurux preparatlaridan benzonal, feno-barbitalni, sulfanilamid preparatlaridan ftalazolni aniklashni tavsiya kiladi.

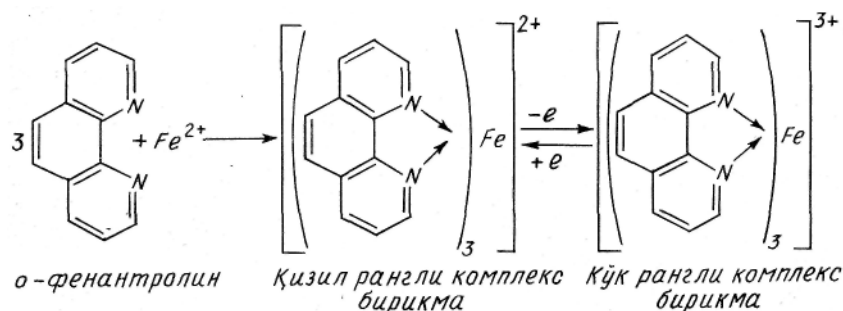
OKSIDLANISH-KAYTARILISH REAKSIYASIGA ASOSLANGAN USULLAR

Bu usul, titrant bilan taxdil kilinuvchi moddalar urtasidagi oksidlanish va kaytarilish reaksiyasiga asos-langan bulib, unda kaytariluvchi xoesali moddalar oksid-lovchi xossaga ega titrantlar bilan titrlanadi va aksincha. Oksidlanish-kaytarilish usuli buyicha aniklashda avvalambor, taxlil kilinayotgan modda bilan titrant urtasidagi oksidlanish-kaytarilish reaksiyasi tez va oxirigacha bori-shi xamda reaksiya kaytmas bulib, undan x,osil bulgan maxsulot ma'lum bir doimiy, kimyoviy tarkibda bulishi lozim.

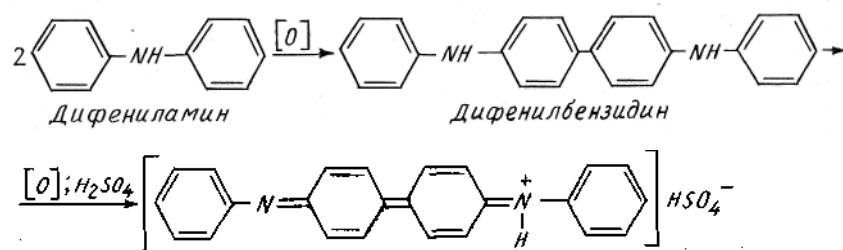
Bu usul buyicha aniklashda taxlil kilinuvchi modda bilan titrant urtasidagi reaksiyaning ma'lum bir yuna-lishda borishi va uning ekvivalent nuktasi anik belgilani-shi katta axdmiyatga egadir. SHuning uchun dam taxdilni amalga oshirishda eritmadagi xaroratga, muxitga va katalitik ta'sir kursatuvchi boshka omillarga e'tibor beriladi.

Oksidlanish-kaytarilish usulida reaksiyaning ekvivalent nuktasini aniklash maksadida oksidlanuvchi va kaytariluvchi xossaga ega bulgan indikatorlardan farmatsevtika taxdilida kupincha ferroin, difenilamin va ba'zida metilen kuki, metiloranj indikatorlari ishlatiladi. Ferroin, bu temir (II)-sulfat bilan o-fenantrolinning uzaro birikishidan x,osil bulgan kizil rangli kompleks birikma bulib, u oksidlovchilar ta'sirida, ya'ni titrlash-ning ekvivalent nuktasida

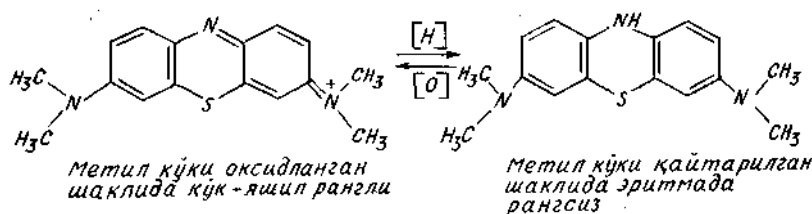
tarkibidagi temirning uch valentgacha oksidlanishi xisobiga kuk rangli kompleks tuz Xoliga utadi va aksincha kaytaruvchi moddalar ta'sirida avvalgi rangida koladi.



Difenilaminning oksidlovchilar ta'sirida oksidlanib, kuk rangli birikma hosil qilishi va aksincha kaytaruvchilar ta'sirida kaytadan rangsizlanib ketish xossasidan, turli gurux, preparatlar mikdorini oksidlanish-kaytarilish usuli buyicha aniqlashda indikator sifatida kepg foydalaniladi. Odatda, ushbu maksadda uning konsentrlangan sulfat kislotadagi 0,5% li eritmasi ishlatiladi.



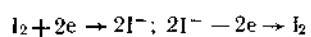
Metilen kuki xam eritmada mavjud bulgan sharoitga karab, uzining rangini uzgartiradi. Masalan, u eritmada kuk-yashil rangli oksidlangan shaklda bulib, kaytaruvchilar ta'sirida rangsizlanadi va aksincha.



Oksidlanish-kaytarilishning yodometrik usuli buyicha aniqlashda indikator sifatida kraxmalning yangi tay-yorlangan 1 % li suvdagi eritmasi ishlatiladi.

Xozirgi vaktida oksidlanish-kaytarilish reaksiyasiga asoslangan 50 dan ortik usul mavjud bulib, ulardan farmatsevtika taxdilida yodometriya, yodxlorometriya, bro-matometriya, permanganometriya, serimetriya, dixromatomet-riya usullari keng kullanadi.

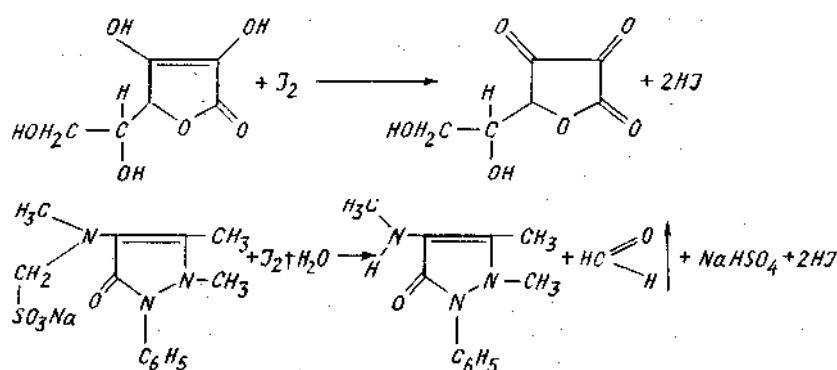
Yodometriya usuli erkin yodning oksidlovchi, yodid ioninchng esa kaytaruvchi x,ossasiga asoslangandir. Bunda erkin yod ma'lum sharoitda yodid ionigacha kaytarilsa, yodid ion aksincha erkin yodgacha oksidlanadi.



Yod nisbatan kuchsiz oksidlovchi xossaga ega bulib, uning sistemasidagi oksidlanish-kaytarilish potentsiali 0,54 V ga teng. Yodometriya usuli buyicha kupdan-kup oksidlovchi va kaytaruvchi xossaga ega bulgan turli noorganik va organik dori moddalarining mikdori aniklanadi. Yodometriya usulida titrant sifatida yod va natriy tiosulfatning turli molyar konsentratsiyadagi eritmaları ishlatiladi. Farmatsevtika taxdilida kupincha ularning 0,01 mol/l va 0,1 mol/l eritmalaridan foydalaniladi.

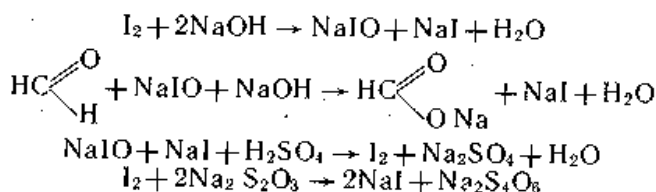
Yodning suvda juda kam eruvchanligi sababli, uning titrlanga'n eritmaları kaliy yodid eritmasida eritish yuli bilan tayyorlanadi. Bunday eritmada erkin yod (K) kompleks ioni xolida buladi.

Farmatsevtika taxlilida yodometriyaning turli usulla-ridan foydalaniladi. Masalan, natriy tiosulfat, askor-bin kislota va analginga uxshash engil oksidlovchi preparatlar yodning titrlangan eritmasi bilan bevosita titrlab aniklanadi.



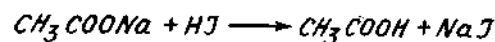
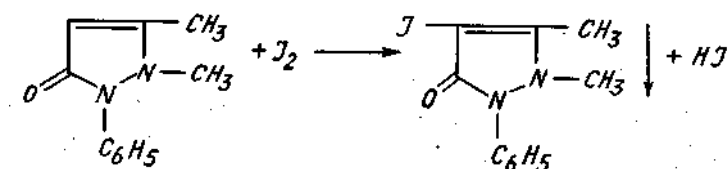
Ba'zi bir gurux moddalarni, jumladan, formalin, furatsilin, nikodin, benzilpenitsillin kabi preparatlar-ning yod bilan oksidlanishi ishkoriy muxitda olib borishni talab kiladi. SHuning uchun xam ularning mikdori ishkoriy muxitda titrantning ortikchasi buyicha kayta titrlash yuli bilan aniklanadi. Bunda eritmaga ortikcha kushilgan yodning reaksiyaga kirishmay kol ga n qismini kislotali muxitda natriy tiosulfat eritmasi bilan titrlab, preparatning mikdori aniklanadi. Masalan, formalin mikdorini aniklashda, uning ma'lum xajmiga natriy gidroksid eritmasi ishtirokida anik xajmda ortikcha yodning 0,1 mol/l eritmasidan kushiladi. Suyuklikni ma'lum vaktgacha korongu joyda saklagandan sung, unga sulfat kislota kushiladi va reaksiyaga kirishmay

kalgan yodning ortikchasi natriy tiosulfatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



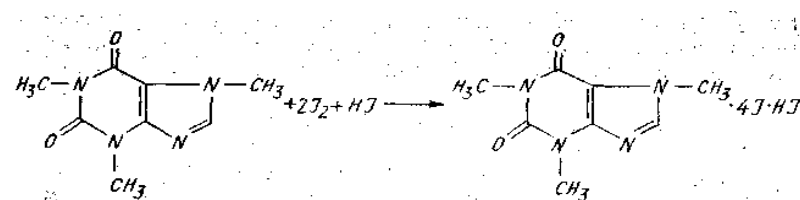
Ayrim preparatlar mikdorini yodometriya usulida aniklash natriy gidrokarbonat yoki natriy atsetat ishtirokida olib boriladi. Masalan, antipirinni mikdorini aniklashda, uning eritmasiga natriy atsetat ishtirokida ma'lum va ortik xajmda 0,1 mol/l yod eritmasidan kushiladi va suyuklik tegishli bir vaktgacha kuyilgandan sung reaksiyaga kirishmay kolgan yodning ortikchasi natriy

tiosulfatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.

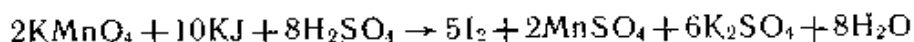


Eritmaga kushilgan natriy atsetat, reaksiya natijasida ajralib chikkan, kuchli kaytaruvchi xossaga ega bulgan gidroyodidni neytrallab, kaytaruvchi xossaga ega bulmagan natriy yodid tuziga utkazadi.

Molekula tuzilishida azot saklagan ba'zi gurux * birikmalar (dibazol, promedol, kofein natriy-benzoat va boshkalar) neytral yoki kislotali muxitda yod bilan kungir yoki kizil-kungir rangli poliyodid, kush molekulyar birik-ma xolida'chukma xosil kiladi. Ushbu xossalaridan ularning mikdorini aniklashda foydalaniladi. Masalan, kofein natriy benzoatning tarkibidagi kofein mikdorini DF da keltirilgann usul buyicha aniklashda, uning suvdagi eritmasiga sulfat kislota ishtirokida 0,1 mol/l yod eritmasidan ortik xajmda kushiladi. Bunda kofein kungir rangli poliyodid tuzi xolida chukadi va keyinchalik filtrat tarkibidagi reaksiyaga kirishmay kolgan yodning ortikchasi-ni tiosulfatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlab aniklanadi.



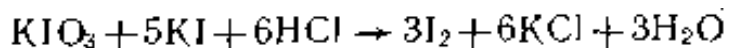
Yodometriya	usulining	yana	boshka	bir	yuli,	yodid
ionining	kislotali	muxitda	kaytaruvchi		xossasiga	asos-
langan	bulib,	usul	kaliy	permanganat,	natriy	arse-
nat,	mis	(II)-sulfat,	vodorod	peroksid,		gidroperitga
uxshash	oksidlovchi	xossaga	ega	preparatlar		mikdorini
aniklashda	kullanadi.	Masalan,	kaliy	permanganat		yoki
natriy	arsenat	mikdorini	aniklashda,	ularning		suvdagi
eritmasiga	sulfat	kislota	ishtirokida	kaliy	yodid	-
eritmasi	kushiladi.	Reaksiya	natijasida	ajralib		chikkan
erkin	yod	natriy	tiosulfatning	0,1	mol/l	eritmasi
titrlanadi.						bilan



Yodometriya usulida. kupincha natriy tiosulfatning 0,01, 0,02 va 0,1 mol/l . eritmalari ishlatiladi, indikator sifatida esa kraxmalning 1 % li eritmasidan foydalanila-di.

Yodxlorimetriya	usulida	titrant	sifatida	yod-
xlorning 0,1	mol/l	eritmasi	kullanadi.	Uni
si	buyicha	kaliy	yodid,	konsentrlangan
kaliy	yodatlarni kuyidagi	tenglama	buyicha	uzaro
				ta'sir

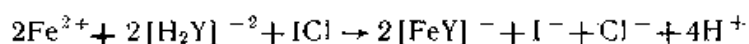
ettirib olinadi.



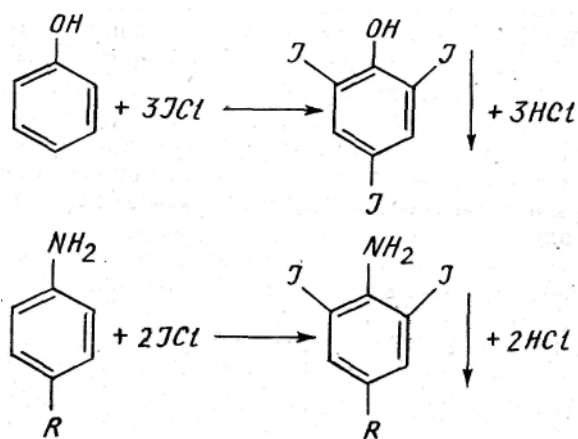
Reaksiyadan ajralib chikkan erkin yod kaliy yodning boshka bir qismi bilan kaytadan reaksiyaga kirishib, yodxloridga utadi.



Yodxlorimetriya	usuli	bilan	kaytaruvchi	xossadagi
turli	noorganik	va organik	moddalar	mikdori
Masalan,	temir	(II)-sulfatning	mikdori,	trilon
kraxmal	indikator	ishtirokida	yodxloridning	0,1
eritmasi bilan titrlab aniklanadi.				mol/l



Bu erda reaksiya natijasida ajralib chikkan uch valentli temir keyinchalik oksidlovchi sifatida reaksiyaga kirishib kolmasligi uchun trilon B yordamida kompleks tuz x,oliga utkaziladi. Yodxlorimetriya.usuli buyicha askorbin kislota xam bevosita titrlab aniklanadi. Ushbu usuldan fenollarni (fenol, rezorsin, salitsil kislota), aromatik'aminlarni (sulfanilmidlarni, para-aminobenzoy va para-amino-salitsil kislota xosilalari va boshkalar) aniklashda xam keng foydalaniladi. Yodxlorimetriya usuli, fenol va aromatik aminlarni galloidlash reaksiyasiga asoslangan.



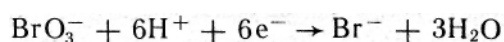
Reaksiyaga kirishmay kalgan yodxloridning ortikchasi keyinchalik yodometriya usuli buyicha aniklanadi. Buning uchun reaksiyaning oxirida suyuklikka kaliy yodid eritmasi kushiladi va ajralib chikkan erkin yod natriy tiosulfatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



Davlat farmakopeyasi, yodoxlorimetriya usuli buyicha etakridin laktatni aniklashni tavsiya kiladi. Bu preparat yodxlorid bilan kush molekulyar birikma xolida chukma xosil kiladi, sungra reaksiyaga kirishmay kolgan yodxloridning ortikchasi filtratda yodometrik usul buyicha aniklanadi.

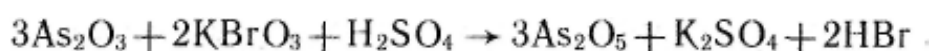
B r o m a t o m e t r i y a usulida titrant sifatida kaliy bromatning 0,1 mol/l eritmasi ishlatiladi. Bu

usul kislota muxitida bromat ionning kaytaruvchi moddalar bilan reaksiyaga kirishib ketishi natijasida bromid ionigacha kaytarilishiga asoslangan.

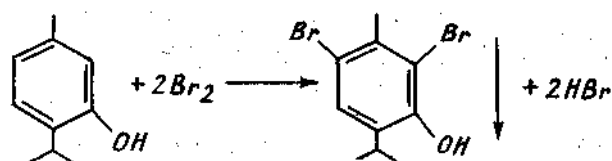
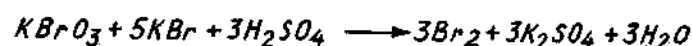


Uning $-E^\circ$ — VgO_3/Vg sistemasidagi oksidlanish-kaytarilish potentsiali 1,44 V ta teng.

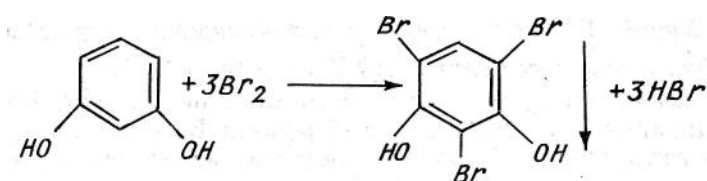
Bromatometriya usulida titrlash kaliy bromid ishtirokida, kida, kislotali muxitda olib boriladi. Bromatometriyaning bevosita titrlash usuli metiloranj, metil kizili, kizil kongo kabi azobuyok turidagi indikatorlar ishtirokida olib boriladi. Titrlash suyuklik rangsizlangunga kadar davom ettiriladi. Reaksiyaning ekvivalent nuktasida eritmaga kushilgan kaliy bromat indikatorni oksidlab, rangsizlanishga olib keladi. Masalan (DF buyicha) mishyak (III)-oksidni aniklashda uning eritmadagi ma'lum mikdori metil kizil indikator, kaliy bromid va sulfat kislota ishtirokida kaliy bromatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



Farmatsevtika taxlilida bromatometriyaning bevosita titrlash usulidan fenol va aromatik amin katori prepa-ratlarning mikdorini aniklashda xam foydalaniladi. Masalan, Davlat farmakopeyasi ushbu usul buyicha timol mikdorini aniklashni tavsiya^ kiladi. Bunda xam mishyak (III)-oksidga uxshash preparatning eritmasi kaliy bromid, sulfat kislota va metiloranj indikator ishtirokida suyuklik rangsizlangunga kadar, kaliy bromatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



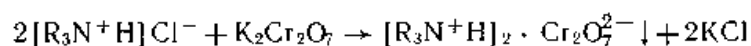
Bromatometriyaning teskari, ya'ni titrantning ortikcha-si buyicha kayta titrlash usulidan xam keng foydalaniladi. Bu usulda reaksiyaning oxirgi boskichi yodometrik usul bilan yakunlanadi. Masalan, rezorsinning mikdorini aniklashda, uning ma'lum xajmda olingan eritmasiga sulfat kislota va kaliy bromid ishtirokida kaliy bromatning 0,1 mol/ l eritmasidan anik va ortikcha xajmda kushib, uning ogzini maxkam yopgan xolda bir oz turgizib kuyiladi. Sungra unga kaliy yodid kushiladi va ajralib chikkan erkin yodni natriy tiosulfatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



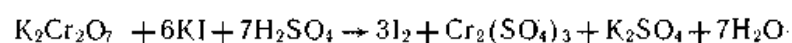
Bromatometriya usulidan turli gurux dori moddalarini, jumladan, salitsilat kislota, fenilsalitsilat, mezaton, xinazol, streptotsid, anestezin, novokain va boshka fenol xamda aromatik amin kator preparatlar mikdorini aniklashda foydalaniladi.

Dixromatometriya usulida, farmatsevtika taxlilida asosan, titrant sifatida kaliy dixromatning 0,1 mol/l eritmasidan foydalaniladi.

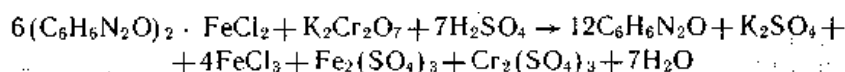
Bu usul farmatsevtika taxlilida metilen kuky va akrixin preparatlarining mikdorini aniklashda kullana-di. U ayni preparatlarning kaliy dixromat bilan kuyidagi tenglama buyicha, kompleks birikma xolida chukma xosil kilishlariga asoslangan.



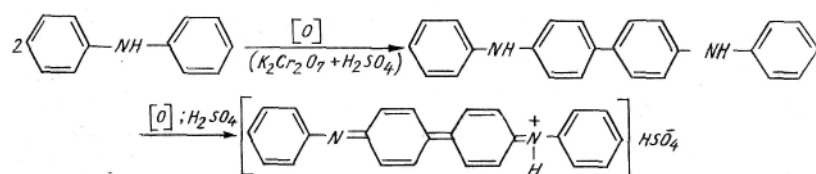
Ortik xajmda olingan kaliy dixromatning reaksiyaga kirishmay kolgan mikdori yodometrik usul buyicha anikla-nadi.



Dixromatometriyaning bevosita titrlash usuli buyicha feramid mikdori undagi ikki valentli temir asosida aniklanadi. Bunda ma'lum mikdorda olingan preparatning suvli eritmasi sulfat kislota va difenilamin indikator ishtirokida suyuklik yashil-binafsha rangga buyalgunga kadam, kaliy dixromatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



Reaksiyaning ekvivalent nuktasida bir tomchi ortikcha kushilgan kaliy dixromat eritmasi ta'siridan, eritmadagi difenilamin oksidlanib, yashil-binafsha rangga utadi.



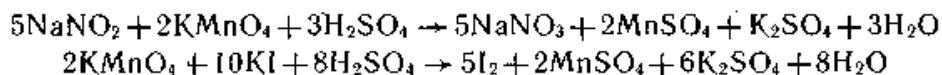
Permanganometriya usulida, farmatsevtik taxdil-da, titrant sifatida kupincha kaliy permanganatning 0,1 mol/l li eritmasi ishlatiladi. Bu usul sulfat kislota muxitida preparatlarni bevosita titrlash va aksincha titrantning ortikchasi buyicha, ya'ni kayta titrlash yuli bilan aniklanadi.

Permanganometriyaning bevosita titrlash usulida titrantning uzi indikator vazifasini bajaradi va titrlash suyuklik pushti rangga buyalgunga kadam olib boriladi. Masalan, bu usul buyicha vodorod peroksid, gidroperit, magniy peroksid, kaytarilgan temir, temir (II)-sulfatga uxshash preparatlar, sulfat kislota ishtirokida suyuklik pushti rangga utgunicha kaliy permanganatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlab aniklanadi.

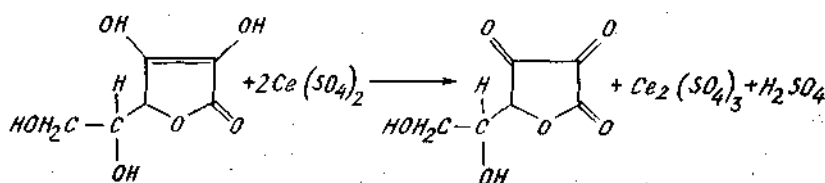


Permanganometriyaning, titrantning ortikchasi buyicha kayta titrlash usulini Davlat farmakopeyasi natriy nitritning mikdorini aniklashda tavsiya kiladi. Bunda ma'lum mikdor preparat saklangan eritmaga ortik xajm-da kaliy permanganatning 0,1 mol/l li eritmasi va sulfat kislalani kushib, ma'lum vaktgacha kuyib kuyiladi. Sungra eritmaga kaliy yodid kushiladi va

ajralib chikkan erkin yod natriy tiosulfatning 0,1 mol/l li eritmasi bilan titrlanadi.

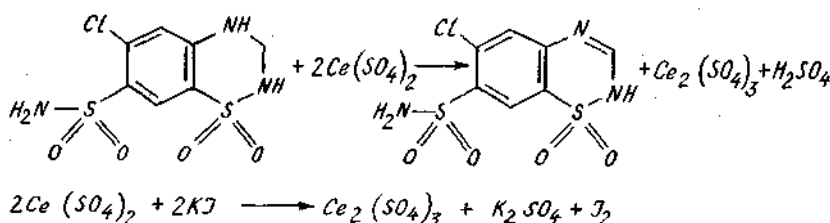


Oksidlanish-kaytarilish usullaridan yana farmatsevtika taxlilida perimetriya usuli muxim ahamiyatga ega. Bu usul turt valentli seriy ionining oksidlovchi xossasiga asoslangan bulib, bunda titrant sifatida seriy (IV)- sulfatning 0,01 mol/l va 0,1 mol/l li eritmalari ishlatiladi. Serimetriya usulida oksidlanish-kaytarilish xossasida-gi indikatorlardan ferroin va difenilamin keng kullana-di. Bu usuldan kup turli noorganik va organik dori moddalarining mikdorini aniklashda foydalaniladi. Noorganik moddalardan margimush (III), temir (II) preparatla-ri, yodid tuzlari, organik dori moddalaridan amidopirin, tokoferol atsetat, vikasol, dixlotiazid, askorbin kislota, feramid va boshkalar mikdorini aniklashda kullanadi. Masalan, askorbin kislotani aniklash uchun uni sulfat kislota va bir necha tomchi ferroin indikator ishtirokida suyuqlikdagi kizil rang xavo rangga aylangunicha seriy (IV)-sulfat 0,01 mol/l li eritmasi bilan titrlanadi. Bunda kuyidagi tenglama buyicha avval askorbin kislota oksidlanadi.



Reaksiyaning ekvivalent nuqtasida bir tomchi ortikcha kushilgan seriy (IV)-sulfat, indikator tarkibidagi temir oksidlanishi natijasida rangi uzgaradi.

Serimetrik usulda bevosita titrlashdan tashkari, undan dori moddalarini titrantning ortikchasi buyicha, ya'ni kayta titrlash yuli bilan xam aniklanadi. Masalan, dixlotiazid mikdorini aniklashda, uning sulfat kislota kushilgan eritmasiga anikxajmda ortikcha seriy (IV)- sulfatning titrlangan eritmasidan kushiladi va sungra reaksiyaga kirishmay kolgan titrantning ortikchasi yodo-metriya usuli yordamida aniklanadi.

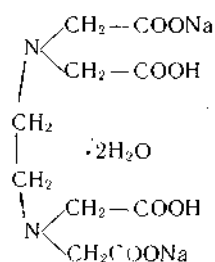


Davlat farmakopeyasida serimetriya usuli buyicha tokoferol atsetat va vikasol mikdorini aniklash keltirilgann.

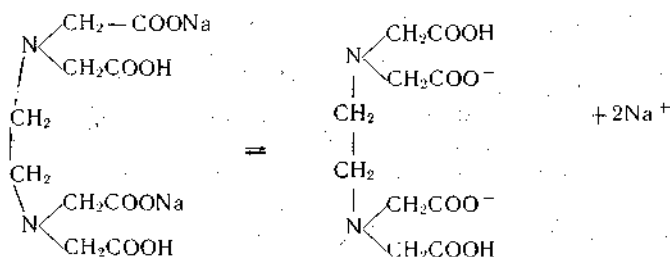
KOMPLEKSONOMETRIK TITRLASH USULI

Kompleks onometriya ikki, uch va turt valentli ishkoriy er va ogir metall tuzlarining mikdorini aniklashda bir xillashtirilgan usul bulib, u metall ionlarining turli aminopolikarbon kislota va ularning natriyli tuzlari (kompleksonlar) bilan suvda eruvchan va birmuncha barkaror ichki kompleks tuzlar xosil kilishiga asoslangan.

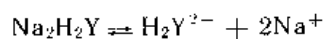
Farmakopeya taxlil amaliyotida titrant sifatida ami-noplikarbon kislota tuzlaridan etilendiamintetrasirka kislotasining dinatriyli tuzi keng kullanadi. Uni shartli nom bilan kompleksen III yoki trilon B deb xam ataladi.



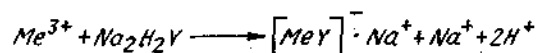
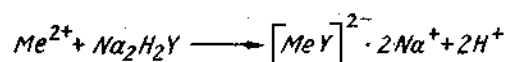
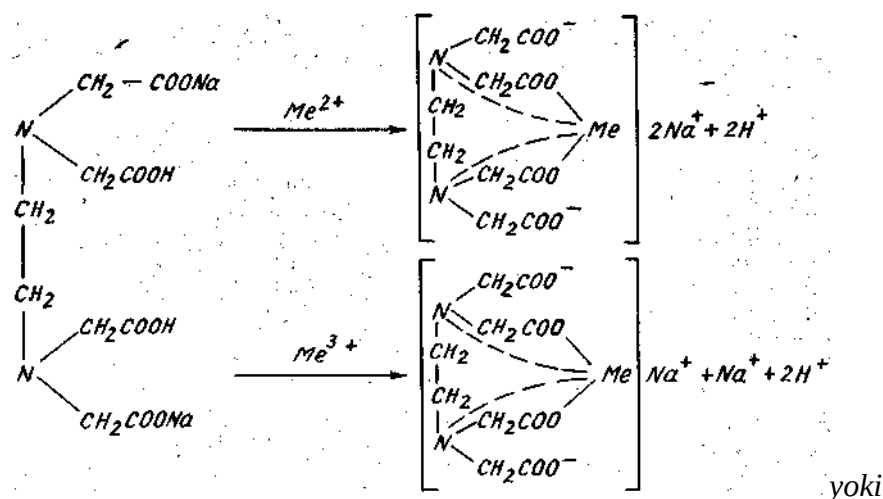
Trilon B ning suvdagi eritmasi kuyidagi tenglama buyicha dissotsiyanadi,



yoki uni kiskartirib, kuyidagi shartli belgilar bilan ifodalanadi.



Trilon B metall ionlari bilan ularning necha valentlikla-ridan kat'i nazar, stixiometrik ravishda birga-bir nisbatda birikkan xolda ichki kompleks birikma, xosil kiladi.



Etilendiamintetrasirka kislotasining dinatriy tuzi-ning metall ionlari bilan xosil kilgan kompleks birikma-larining barkarorligi xar xil bulib, u metall ionining faolligiga (zaryadining soniga),

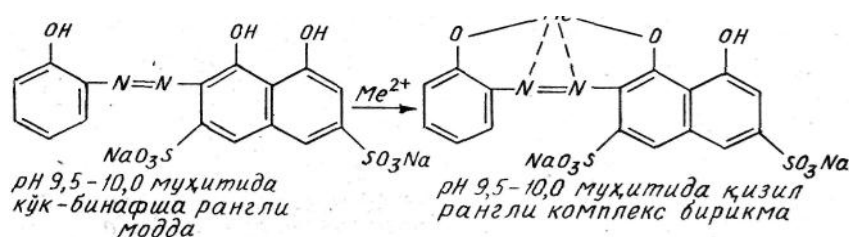
eritmada muxit rN ning kiymatiga boglikdir. Titrlanadigan eritmada rN kiymati-ni tegishli muxit darajasiga keltirish maksadida, turli bufer eritmalaridan foydalaniladi. Uch va turt valentli metall ionlari trilon B bilan kupincha kislotali, ikki valentli ishkoriy er va ogir metall ionlari esa ishkoriy yoki kislotali muxitda barkaror kompleks tuz dosil kiladi.

Komplekson ometriya usulida kullanadigan indikatorlar metalloxtrom yoki metall — indikatorlar deb ataladi. Ular kimyoviy tuzilishlari jixatidan turli ,gurux, organik buyok (diazobuyok, trifenilmetan kator buyoklar) moddalar bulib, ma'lum muxitda metall ionlari bilan tegishli rangga buyalgan kompleks tuzlar xosil kiladi.

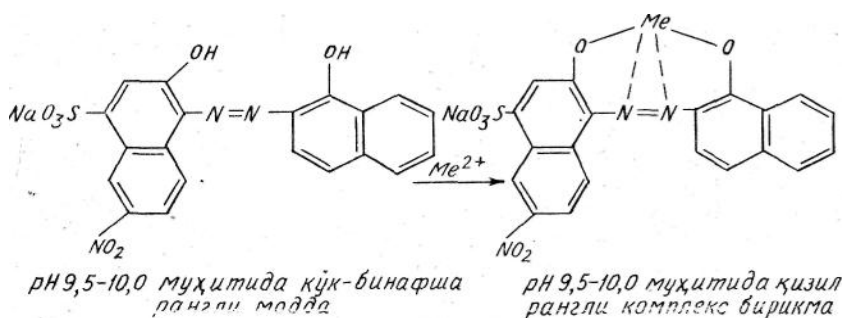
Metall indikatorlarga kuyilgan asosiy talablardan biri., ularning metall ionlari bilan uzaro reaksiyasi kaytar bulishi, ikkinchidan, esa indikatorni metall bilan xosil kilgan kompleks birikmasining barkarorligi, ayni metallning titrant, ya'ni trilon B bilan xosil kilgan kompleks birikmasiga nisbatan kam bulishi lozim.

Kompleksonometriya usulida keng kullanadigan metall indikatorlardan farmatsevtika taxlilida kuyidagi organik buyok, moddalardan keng foydalaniladi:

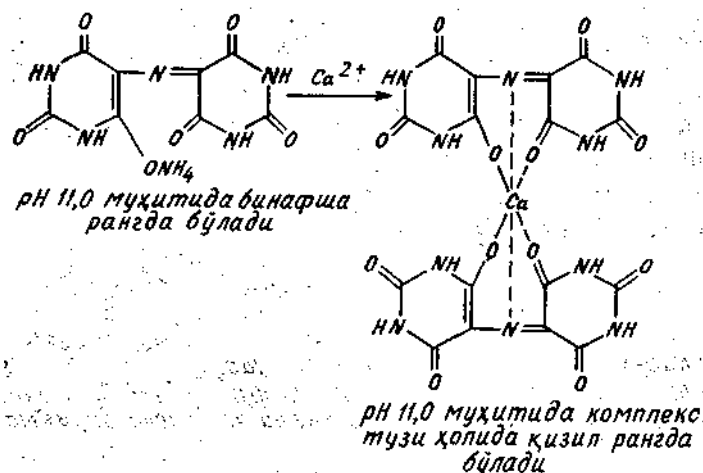
a) kislotali xrom tuk kuk (kislotnyy xrom tyomno-einiy). U kimyoviy tuzilishi jixatidan azobuyok _kator birikma bulib, 1,8-dioksi'— 2(2- oksifenilazo)- naftolin 3,6-disulfonatning dinatriyli tuzidir, Indikatorni ishkoriy muxitda magniy, kalsiy, rux va boshka ikki valentli metall ionlari bilan xosil kilgan ichki kompleks tuzlari kizil rangga buyalgan buladi.



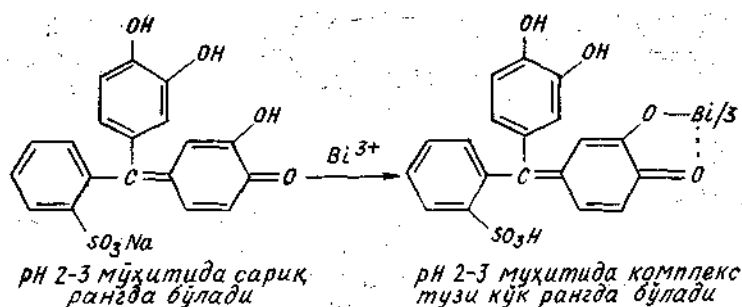
b) Maxsus kislotali xrom kora (kislotnyy xrom chernyy spetsialnyy yoki xromogen chernyy spetsialnyy ET — 00) yoki 1 — (1 — Oksinaftilazo-2)-2 oksi-5 nitronaftilalin-4-sulfonat natriy indikator xam azobuyok guruxi birikmalariga kirib, u xam rN kiymati 9,5—10,0 ga teng muxitdagi eritmalarda binafsha rangda bulib, uning ikki valentli metall ionlari bilan xosil kilgan ichki kompleks tuzlari kizil rangda buladi.



v) Metall indikatorlaridan yana purpur kislotaning ammoniyli tuzi (mureksid) x,am ikki valentli metall tuzlarini, ayniksa kalsiy tuzlarini aniklashda yaxshi natija beradi. Uning uzi ishkoriy muxitda (rN- 11,0 da) binafsha rangga buyalgan bulib, ayni muxitda kalsiy ioni bilan xbsil kilgan kompleks tuzi kizil rangda buladi.



g) Pirokatexin-binafsha indikator, trifenilmetan katori buyoklariga kirib, u ishkoriy mux, itda kizil" binafsha rangga buyalgan bulaDi. Uning shu muxitda magniy va rux bilan xosil kilgan kompleks tuzi yashil-kuk rangda buladi. Pirokatexin-binafsha kislotali mux, itda (rN-2— 3 muxitda) sarik rangda buladi. Uni ayni muxitda vismut bilan xosil kilgan kompleks birikmasi esa kuk rangda buladi. Bu indikator farmatsevtika taxlilida asosan, kislotali muxitda vismut preparatlarini aniklashda ishlatiladi.

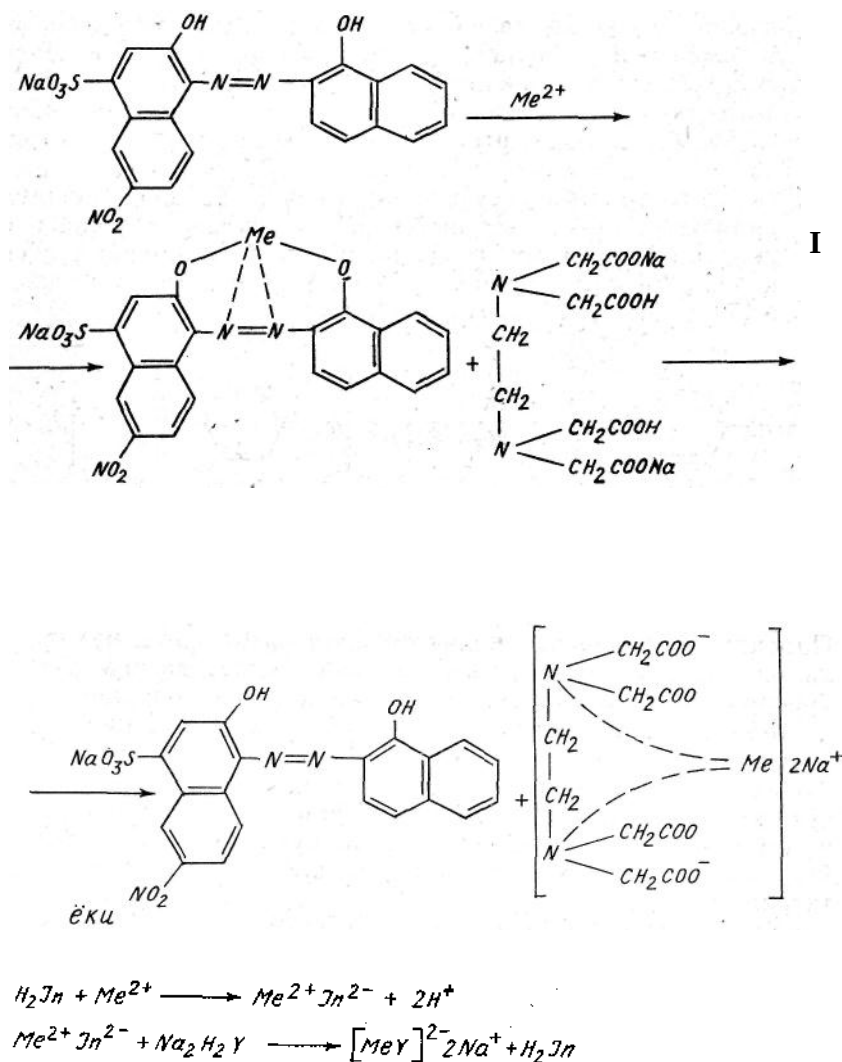


Pirokatexin-binafsha indikatoridan rN 5—6 muxitda mi s (II), temir (II), Rn 9—10 muxitda zsa magniy, rux preparatlarining miKdorini aniklashda foydalaniladi.

SHunday kilib magniy, kalsiy, rux preparatlarining eritmalarida ammiakli bufer eritmasi yordamida rN 9,5—10,0 ga teng muxit tugdirgan xolda, kislotali xrom tuk, kuk yoki maxsus kislotali xrom kora indikator ishtirokida suyuklik kizil rangdan kuk binafsha rangg.a utgunicha trilon B ning 0,05 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.

Vismut preparatlari kislotali muxitda pirokatexin-binafsha indikator ishtirokida, trilon B eritmasi bilan suyuklik kuk rangdan sarik rangga utgunga kadar titrlab aniklanadi. Kompleksenometriya usulining moxiyati, eritma-da tegishli muxit tugdirishga amal kilgan xolda ma'lum bir kation saklagan eritmani tegishli indikator ishtirokida trilon B ning 0,05

mat/l eritmasi bilan suyuqdikda rang uzgargunga kadar titrlashdan iboratdir. Bunda avval aniklanuvchi metall ionni indikator bilan uzaro birikib, euvda eruvchan ma'lum bir rangli kompleks birikma xosil kiladi. Keyinchalik, uni titrlash jarayonida eritmadagi barcha metall ionni, indikator bilan birikkan metall ionlarini xam trilon B birmuncha barkaror kompleks birikma xolida uziga biriktirib oladi va titrlash ekvivalent nuqtasiga kelganda indikator uzining bosh-langich rangiga utadi. Reaksiyani quyidagi tenglama buyicha ifodalash mumkin.



Kompleksonometriya usulida titrant sifatida trilon B ning 0,1 mol/l, 0,05 mol/l va 0,01 mol/l li eritmalari ishlatiladi.

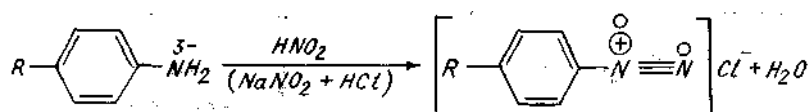
NITRITOMETRIYA USULI

Nitritometriya usuli farmatsevtika taxlilida barcha aromatik amin kator dori moddalarini, ularning amino-guruxi atsil radikallari bilan «kurshovlangan» xosilalari-ni, shuningdek ikkilamchi aromatik aminlarni va nitroaro-matik gurux dori moddalarining mikdorini aniklashda bir xillashtirilgan usul sifatida keng kullanadi.

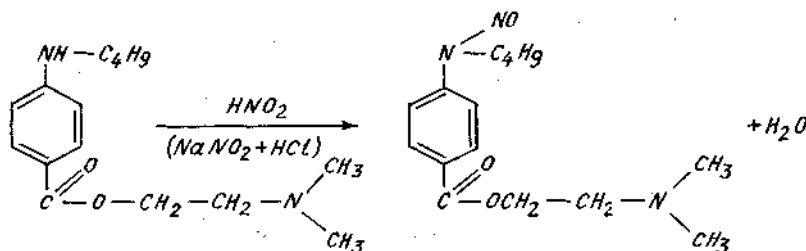
Nitritometriya usulida titrant sifatida natriy nitrit-ning 0,1 mol/l eritmasi ishlatiladi va titrlash kislotali muxitda olib boriladi. Reaksiyaning borishini tezlashti-rish va uning anikligini oshirish

maksadida eritmaga katalizator sifatida kaliy bromid kushiladi va uni shisha tayokcha bilan aralashtirib turgan xolda asta-sekin titrlanadi.

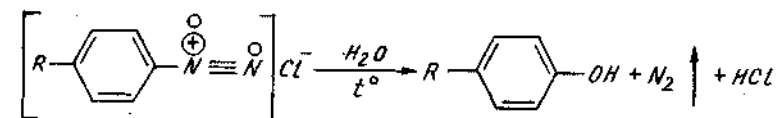
Nitritometriya usulida, titrlash jarayonida birlamchi aromatik aminlar natriy nitrit ta'sirida diazoniyl tuzi, ikkilamchi aromatik aminlar esa nitroza birikma hosil qiladi. Birlamchi aromatik aminlarni diazotirlash reaksiyasini quyidagicha ifodalash mumkin:



Ikkilamchi aromatik aminlarni kislotali muhitda natriy nitrit ta'sirida nitroza birikma hosil qilish reaksiyasi dikain misolida quyidagicha ifodaladi.



Birlamchi aromatik aminlarni hosil qilgan diazoniyl birikmalari beqaror modda bo'lib, u yuqori xaroratda tez parchalanadi.

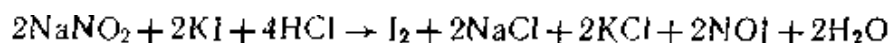


Shuningdek, titrlash jarayonida ajralib chikadigan va yuqori xaroratga chidamsiz nitrit kislotani parchalanishdan saklab qolish maksadida preparatlar miqdorini aniqlash 18°S xaroratdan yuqori bulmagan, ba'zi hollarda esa 5°S gacha sovitilgan sharoitda olib boriladi.

Nitritometriya usulida reaksiyaning ekvivalent nuqta-sini aniqlashda, potentsiometrik usuldan yoki sirtki va ichki indikatorlardan foydalaniladi. Potentsiometrik titrlash-da indikator sifatida platina elektrodi, solishtirma elektrod sifatida esa kalamelning tuyingan eritmasi ishlatiladi.

Nitritometriya usulida sirtki indikator sifatida yodkraxmal kagozi keng qullanadi. U oddiy filtr kagoziga kaliy yodid va kraxmal eritmalaridan shimdirilib, sungra uni kuritib va tasmacha shaklida kirkib chikariladi.

Titrlashning ekvivalent nuqtasiga erishilib, shisha tayokcha yordamida titrlanuvchi suyuqlikdan yod-kraxmal kagoziga tomizilganda, u kuk rangga buyaladi. Bunda suyuqlikka kushilgan bir tomchi ortikcha natriy nitrit eritmasi yod-kraxmal kagozidagi kaliy yodiddan erkin yodni ajratib chikzradi, u esa kagozdagi kraxmalni kuk rangga buyaydi.

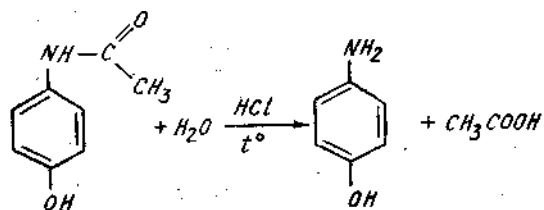
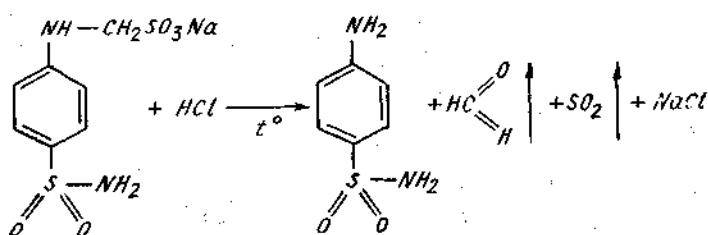


Nitritometriyada ichki indikator sifatida kupincha tropeolin 00 ning 2% li metil spirtidagi eritmasi (turt tomchi miqdorida), tropeolin 00 eritmasi bilan metil kuki aralashmasi (turt tomchi tropeolin 00 eritmasi va ikki tomchi metil kuki eritmasi) yoki neytral kizil eritmasi (ikki tomchi

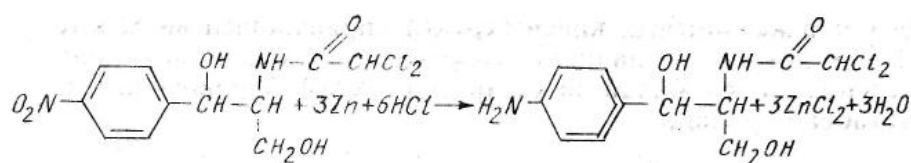
titrlashning boshlanishida, ikki tomchi oxiri-da) ishlatiladi.

Titrlashni tropeolin 00 indikatori ishtirokida suyuq, -lik kizil rangdan sarik rangga utgunicha, tropeolin 00 ni metil kuki bilan bulgan aralashmasi yordamida titrlashni kizil-binafsha rangdan x,avo ranggacha, neytral kizil eritmasi ishtirokida esa suyuqlik pushti rangdan kuk rangga aylangunga kadar olib boriladi.

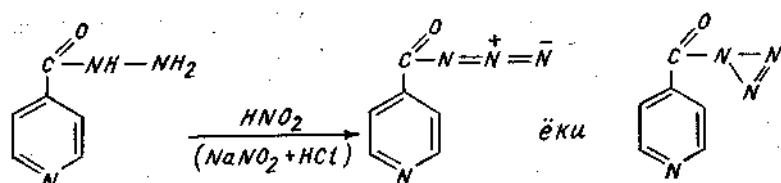
Nitritometriya usulida Davlat farmakopeyasi sulfanilamid preparatlari, para-aminobenzoy kislota x,osilari (anestezin, novokain, novokainamid, dikain), para-aminosa-lipil kislotasining natriyli tuzi, aromatik aminlar atsetil x,osilalaridan paratsetamol, nitroaromatik bi-rikmalardan levomitsetin (nitroguruxni amino guruxxacha kaytargandan sung) mikdorini aniklashni tavsiya kiladi. Amino gurux «kurshab» olyngan preparatlarni, jumladan, eruvchan streptotsid va paratsetamolni aniklashda, avval ularni kislotalar bilan kizdirish yordamida gidrolizlab, amino gurux «ochib» tashlangandan sung titrlanadi.



Levomitsetinning mikdori undagi nitro guruxni, avval sof rux va kislota ta'sirida aminoguruxgacha kaytarib, sungra odatdagicha nitritometriya usuli buyicha aniklanadi.



Nitritometriya usulining sullanish doirasi ancha keng bulib, undan aromatik amin va nitroaromatik birikmalari-dan tashkari, boshka gurux dori moddalarining mikdorini aniklashda xam foydalaniladi. Masalan, ushbu usuldan piridin karbon kislota gidrozidlarini, jumladan, izoni-kotin kislotaning gidrozid xosilari (izoniazid, niala-mid va x,. k.) ni aniklashda foydalaniladi. Bunda piridin karbon kislota gidrozidlari kislotali muxitda natriy nitrit ta'sirida azid birikmalariga utadi.



Nazorat savollari

1. Dori moddalari miqdorini aniqlashda qanday titrimetrik usullardan foydalaniladi?
2. Cho'ktiruvchi usullarning mohiyati?
3. Kompleksonometrik usul qanday dori moddalarni miqdorini aniqlash.
4. Nitritometriya usulining mohiyati.
5. Suvsiz muhitda kislota-asos titrlash usuli qanday holatlarda qo'llaniladi?
6. Cho'ktiruvchi usullarning mohiyati?

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 "Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalar" Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O'zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushego issledovatelya - ximika“, Leningrad, „Ximiya“, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennqe sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.
8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

II QISM. MAXSUS FARMATSEVTIK KIMYO. NOORGANIK DORI MODDALARI

4-mavzu: s, p, d-elementlari hosilalari - dori vositalarining olinishi va tahlili

Reja

1. IIA va IA gurux S-elementlari dori vositalarining olinishi va tahlili (kaliy va natriy xlorid, natriy gidrokarbonat, litiy karbonat, magniy oksid va magniy sulfat, kalsiy xlorid va kalsiy sulfat, bariy sulfat).
2. d-elementlar dori vositalarining tahlili (rux oksidi, rux sulfat, mis sulfat, kumush nitrat, protorgol, kollargol).
3. VIIA - IIIA gurux p-elementlari dori vositalarining tahlili (natriy va kaliy bromid, natriy va kaliy yodidlar, yod, 5-10% yodning spirtli, xlorid kislota). Ularning olinishi va sifatiga qo'yilgan talablar

Tayanch iboralar: kaliy va natriy xlorid, natriy gidrokarbonat, litiy karbonat, magniy oksid va magniy sulfat, kalsiy xlorid va kalsiy sulfat, bariy sulfat, rux oksidi, rux sulfat, mis sulfat, kumush nitrat, protorgol, kollargol, natriy va kaliy bromid, natriy va kaliy yodidlar, yod, 5-10% yodning spirtli, xlorid kislota.

IIA va IA gurux S-elementlari dori vositalarining olinishi va tahlili (kaliy va natriy xlorid, natriy gidrokarbonat, litiy karbonat, magniy oksid va magniy sulfat, kalsiy xlorid va kalsiy sulfat, bariy sulfat).

NATRIY VA KALIY XLORID

NaCl Natrii chloridum. M.m. 58,44

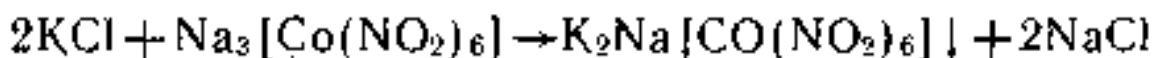
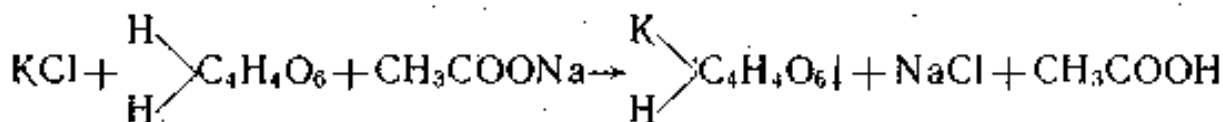
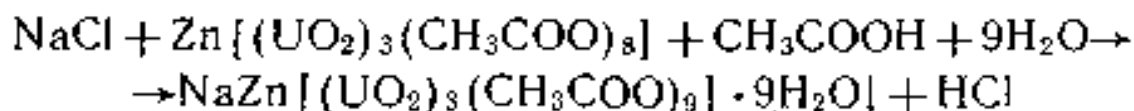
KCl Kalii chloridum M.m. 74,56

Osh tuzi tabiatda eng ko'p taro'algan tuzlardan xisoblanadi. U dengiz va ko'l suvida, konlarda bo'ladi. Kaliy xloridni tabiatda (Karpat o'lkasi, Solikamskiy va bosho'a joylarda) ko'p uchraydigan minerallardan silvinit—KCl-NaCl va karnallit—MgCl-KCl-6H₂O lardan ajratib olinadi.

Tasvirlanishi

Natriy va kaliy xloridlar xidsiz, sho'rtang oo' kristall kukun bo'lib, suvda yengil eriydi, kaliy xlorid spirt va efirda erimaydi.²

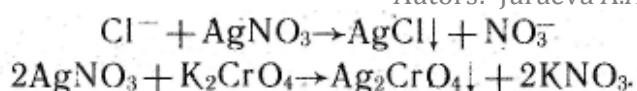
Chinligi. Natriy, kaliy, xlorid ionlariga chinlik reaksiyalarini beradi.(DFXI 1-t., 159 b.)]



Preparatlar tarkibida yot moddalardan kaltsiy, magniy, bariy, temir, og'ir metall tuzlari, sulfat, ammoniy birikmalari bqlmasligi talab qilinadi. Natriy xlorid tarkibida yot modda sifatida qo'shimcha ravishda kaltsiy kationining bor-yo'qligi, kaliy xlorid tarkibida esa natriy ionlari tekshiriladi.

- Natriy va kaliy xloridlarning mio'dori argentometrik (Mor) usul bo'yicha aniqlanadi.
- Buning uchun preparatlarning ma'lum mikdorini suvda eritib, kaliy xromat indikatorlari ishtirokida kumush nitratning 0,1 mol eritmasi bilan titrlanadi:

1. ² A.N.Yunushodjaev, Q.A.Ubaydullaev va b. Farmatsevtik kimyo. Toshkent, «Extremum press», 2011



Tibbiyotda ishlatilishi

Natriy xloridning 0,9 % li izotonik eritmasi organizm ko'p qon yo'qotganda va dezintoksikatsiyalovchi modda sifatida (venaga sutkasiga 2000 ml gacha yuboriladi) qo'llanadi.

Kaliy ioni asosan organizm to'qimalarida bo'lib, u organizm funksiyasini tartibga solishda katta ahamiyatga ega. Uni yurak urish maromining buzilishi natijasida kelib chiqadigan kasalliklarda antiaritmik modda sifatida xamda yurak glikozidlari va diuretik dorilar bilan davolashlarda ro'y beradigan intoksikatsiyalarda, shuningdek organizmda kaliy etishmay qolganda ishlatiladi.

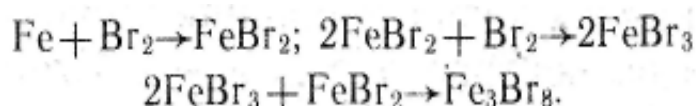
NATRIY VA KALIY BROMID

Natrii bromidum. Kalii bromidum.

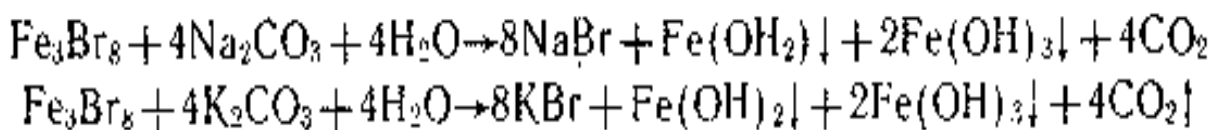
NaBr M.m. 102,90

KBr M.m 119,01

Tibbiyot ehtiyojlari uchun ishlatiladigan natriy va kaliy bromidlarning sanoatda olish jarayoni asosan ikki shartli bosqichdan iborat bo'lib, uning dastlabki bosqichida oldindan suv bilan ishlab tozalangan sof temir kirindisiga erkin brom ta'sir ettirib, temir (P)-bromid va temir(Sh)-bromidlardan ($2\text{FeBr}_3 - \text{FeBr}_2$ yoki Fe_3Br_8) iborat tuzlar aralashmasi olinadi:



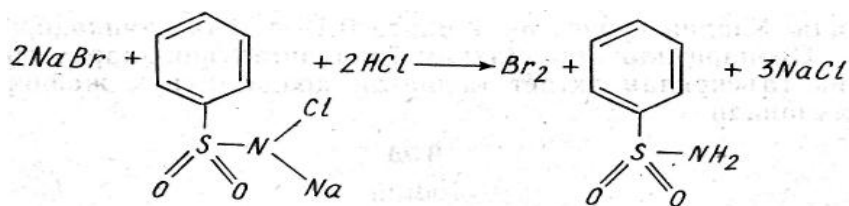
Reaksiyaning navbatdagi 2-bosqichida olingan maxsulotni qaynagungacha qizdirib, so'ngra unga natriy yoki kaliy karbonat eritmasi ta'sir ettirib, natriy va kaliy bromid olinadi:



Eritmani cho'kmadan filtrlash yordamida ajratib olinadi. So'ngra filtratni buqlatish yo'li bilan undagi natriy va kaliy bromidlar ajratib olinadi.

Natriy va kaliy bromidlar xidsiz sho'r ta'mli oq kristall kukun bo'lib, suvda engil eriydi, natriy bromid etanolda eriydi, kaliy bromid esa etanol va glitserinda kam eriydi. Natriy bromid gigroskopik xossalidir.

Chinligi. Natriy, kaliy, bromid ionlariga chinlik reaksiyalarini beradi.



Miqdori, ishlatilishi.

argentometrik (Mor) usul bo'yicha aniqlanadi.

Kaliy va natriy bromidlarni tibbiyotda turli asab kasalliklariga (nevrasteniya, nevroz, uyqusizlik, serjallik) davo qilishda tinchlantiruvchi modda sifatida ishlatiladi. Ularni kuniga 3—4 marta 0,1 — 1 g dan ichiladi.

Preparatlar oqzi maxkam yopiladigan idishlarda yoruqlik ta'siridan extiyot qilingan qolda, quruq joylarda saqlanadi.³

NATRIY VA KALIY YODID

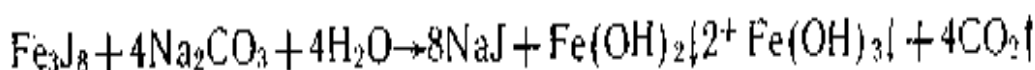
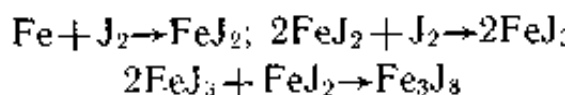
Natrii jodidum NaJ M. m. 149,89

Kalii jodidum KJ M. m. 166,01

Natriy va kaliy yodidlar xam ushbu elementlarning bromid tuzlariga o'xshash olinadi. Bunda avval sof temir qirindisini sof yod qirindisi bilan qizdirib, temir (II)-yodid bilan temir (III)-yodid tuzlaridan tashkil topgan aralashma (Fe₃J₈) olinadi. Keyinchalik unga kaliy yoki natriy karbonat ta'sir ettirib, tegishli yodid tuzlariga o'tkaziladi.

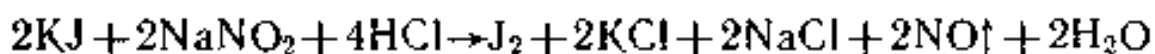
Olinishi

sof temir qirindisini sof yod qirindisi bilan qizdirib, temir (II)-yodid bilan temir (III)-yodid tuzlaridan tashkil topgan aralashma (Fe₃J₈) olinadi. Keyinchalik unga kaliy yoki natriy karbonat ta'sir ettirib, tegishli yodid tuzlariga o'tkaziladi.



Natriy va kaliy yodidlar sho'rtang-taxir, xidsiz, oq kristall kukun bo'lib, suvda juda engil eriydi, etanol va glitserinda eriydi. Ularning ikkalasi xam gigroskopik moddadir.

Preparatlar natriy, kaliy, yodid ionlariga chinlik reaksiyalarini beradi.



Reaksiya natijasida ajralib chiqqan yod, suyuqlikka xloroform qo'shib chayqatilganda, uning qatlamini binafsha rangga bo'yaydi.

Miqdori

2. ³ A.N.Yunushodjaev, Q.A.Ubaydullaev va b. Farmatsevtik kimyo. Toshkent, «Extremum press», 2011

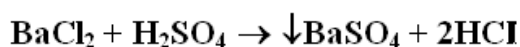
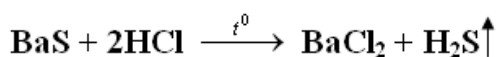
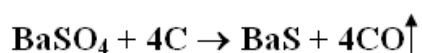
Natriy va kaliy yodidlar mikdori argentometrik (Fayans) usul bo'yicha aniklanadi. Buning uchun aniq, miqdorda tortib olingan preparatning suvdagi eritmasiga bir necha tomchi sirka kislota va natriy eozinat indikator qo'shib, uni kumush nitratning 0,1 mol/l eritmasi bilan eritmadagi qizil rang to'la cho'kmaga o'tmagunga qadar titrlanadi.

Natriy va kaliy yodidlarni organizmda yod etishmasligi natijasida kelib chiqadigan gipertireoz, endemik buqoq kasalliklarini davolashda, shuningdek nafas yo'llari va ko'z kasalliklarini (katarakt, glaukoma va x. k.) davolashda eritma va mikstura xolida 0,3—1 g, kuniga 3—4 marta

Yod preparatlari og'zi maxkam yopiladigan qo'ngir shisha idishlarda saqlanadi

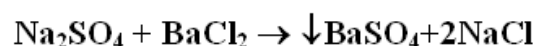
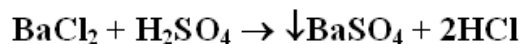
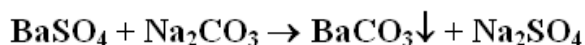
Bariy sulfat Barii sulfas pro roentgeno BaSO₄

Olinishi.



Tasvirlanishi. Hidsiz, mazasiz, oq mayda kukun bo'lib, suv, mineral kislotalar, ishqorlar va organik erituvchilarda amaliy jihatdan erimaydi.

Chimlangan.



Tozaligi. Bariyning eruvchan tuzlari va BaS tekshirib ko'riladi. **Dispersligi.** 50 ml hajmli silindrga 5 g BaSO₄ va belgisigacha suv solib, 1 minut chayqatiladi. 15 minutdan so'ng bariy sulfatning cho'kish chegarasi 12 ml dan past tushmasligi kerak.

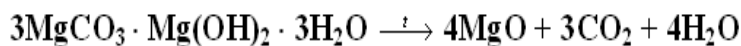
Ishlatilishi. Rentgenokonstrast vosita.

Magniy birikmalari.

MgO - Magniy oqsid - Magnesii oxydum

Mg(OH) · 3MgCO₃ · 3H₂O – Magniy asosli karbonat –

Magnesii sulfas carbonas

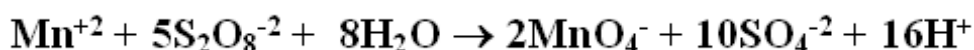
MgSO₄ · 7H₂O - Magnesii sulfas**Olinishi.****Мағнەзит**

Tasvirlanishi. MgSO₄ rangsiz, tiniq, shoʻrtang – tahir mazali, kristall kukun, suvda juda oson erib, spirtida amaliy jihatdan erimaydi. MgO – oq kukun, suvda juda kam eriydi, magniyning asosli karbonati ham suvda kam eriydi.

Chinligi. Mg⁺² va SO₄⁻² ionlariga sifat reaksiyasi bajariladi.

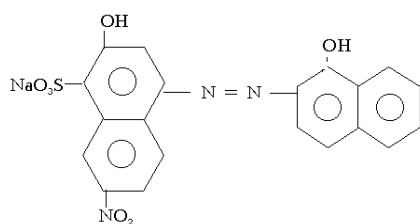


Tozaligi. MgSO₄ da Mn⁺² xususiy yot aralashma



Miqdorini aniqlash. Kompleksonometrik usul.

Indikator kislotali xrom kora.



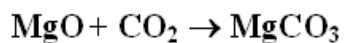
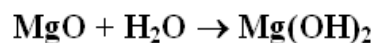
Magniyning asosli karbonatida MgO mikdori 40-42% boʻlishi kerak.

Ishlatilishi. MgO meʼda shirasining kislotaliligi oshib ketganda, kislotalar bilan zaxarlanilganda va surgi dori sifatida ishlatiladi.

3MgCO₃ · Mg(OH) · 3H₂O – MgO singari qoʻllaniladi.

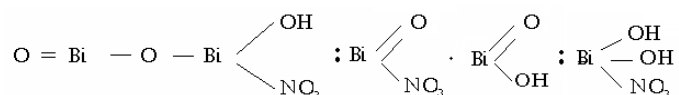
MgSO₄ 20-25% li Inʼyeksion eritmasi spazmatik va tutqonoqqa qarshi vosita sifatida mushak orasiga yuboriladi. Uni 15-30 ml dan surgi dori sifatida ichish ham mumkin.

Saqlanishi. Ogʻzi mahkam berkitilgan idishlarda saqlanadi.

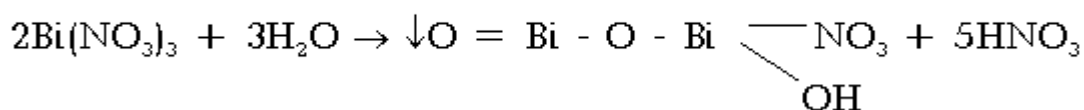
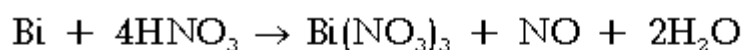


Vismut birikmalari

Vismutning asosli nitrati – Bismuthi subnitras

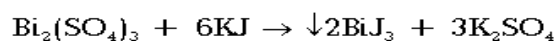
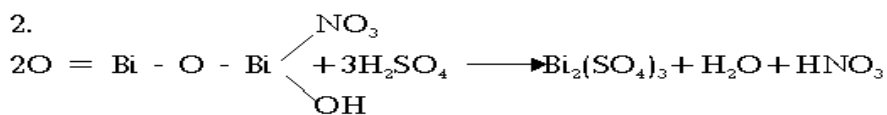
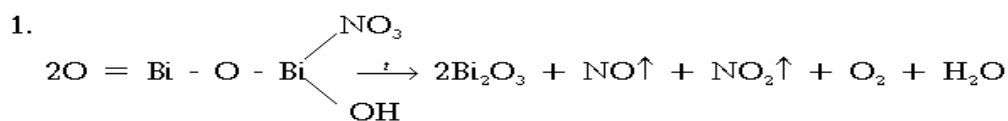


Olinishi.



Tasvirlanishi. Og'ir, oq rangli amorf yoki mayda kristall kukun modda bo'lib, suv va spirtida erimaydi, mineral kislotalarda esa eriydi.

CHinligi.



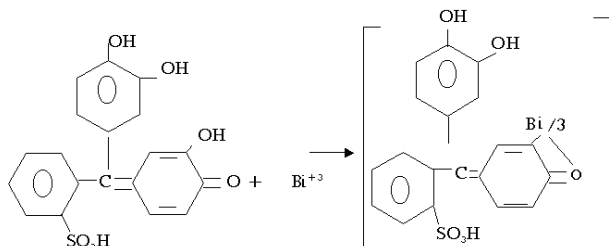
qo'ng'ir – qora cho'kma

Tozaligini aniqlash. Fe^{+3} , Cu^{+2} , Pb^{+2} tekshirib ko'riladi.

Miqdorini aniqlash. Kompleksonometrik usul.

Indikator – piroqotexin binafsha rang.⁴

SHaroit kislotali mukit. $\vartheta = \frac{M \cdot M}{2}$



sariq rang pH < 7

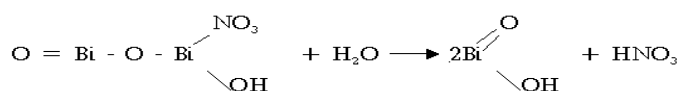
ko'k rang pH < 7

Davomi o'xshash.

Preparatdagi Bi₂O₃ 79-82% bo'lishi lozim.

Ishlatilishi. Burishtiruvchi va antiseptik modda. Me'da va ichak kasalliklarida va surtmadori sifatida teri kasalliklarini davolashda ishlatiladi.

Saqlanishi. Og'zi mahkam berkitilgan idishlarda, qorongi joyda saqlanadi.



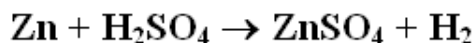
Rux birikmalari

ZnO – Zinsi oxydum

ZnSO₄ · 7H₂O – Zinsi sulfas

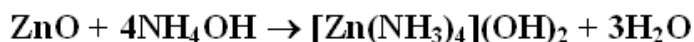
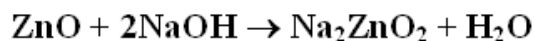
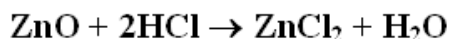
Olinishi. $2\text{ZnCO}_3 \cdot 3\text{Zn(OH)}_2 \rightarrow 5\text{ZnO} + 2\text{CO}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$

Rux gidroqsikarbonat



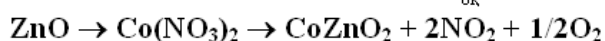
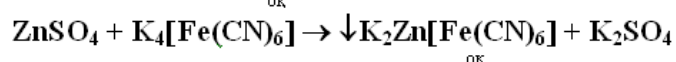
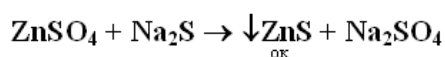
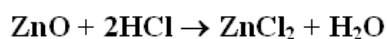
3. ⁴ A.N.Yunushodjaev, Q.A.Ubaydullaev va b. Farmatsevtik kimyo. Toshkent, «Extremum press», 2011

Tasvirlanishi. Rux oksidi oq yoki biroz sarg'imtir kukun bo'lib, suv va spirtida deyarli erimaydi. Mineral kislotalarda, ishqorlarda va ammiak eritmasida eriydi.



Rux sulfat rangsiz, hidsiz, tiniq kristall yoki mayda kristall kukun bo'lib, suvda engil eriydi, spirtida erimaydi. Uning suvdagi eritmasi kislotali muhitga ega.

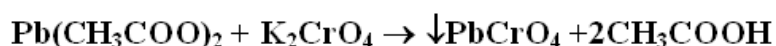
Chinligini aniqlash.



Richman yashili

SO₄²⁻ ga sifat reaksiyasi.

Tozaligini aniqlash. Al⁺³, Fe⁺³, Pb⁺² (xususiy yot aralashma), Cu⁺² larga tekshirib ko'riladi.



sariq cho'kma

Miqdorini aniqlash. Kompleksonometrik usul.

Indikator – kislotali maxsus xrom qora.

SHaroit – ammiakli bufer ishtirokida.

Ishlatilishi. ZnO burishtiruvchi, kurituvchi va antiseptik modda sifatida sirtan sepma va surtma dori sifatida ishlatiladi. ZnSO₄ 0,1; 0,2; 0,25; 0,5% li eritmalari urologiya amaliyotida, kuydiruvchi vosita sifatida va 0,25% li eritmaga ko'z tomchisi sifatida ishlatiladi.

ZnSO₄ B ro'yxati bo'yicha, ZnO esa umumiy ro'yxat bo'yicha, og'zi mahkam berkitilgan idishlarda saqlanadi.

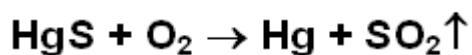
Simob birikmalari

HgCl₂ – Hydrargyri dichloridum, sulema

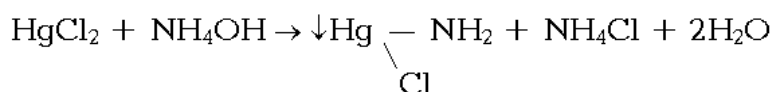
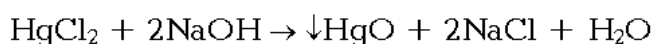
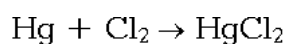
HgO – Hydrargyri oxydatum flavum

HgNH₂Cl - Hydrargyri amidochloridum

Olinishi.



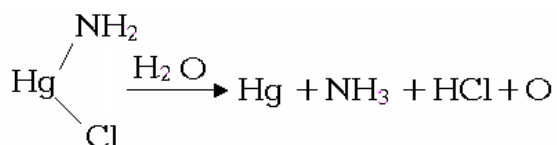
kinovar

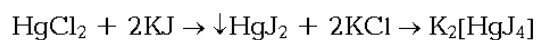


Tasvirlanishi. HgCl₂ – oq rangli kukun yoki kristall kukun, suvda eriydi, qaynoq suv va spirtda oson eriydi. Suvdagi eritmasi kislotali muhitga ega.

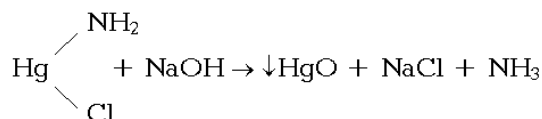
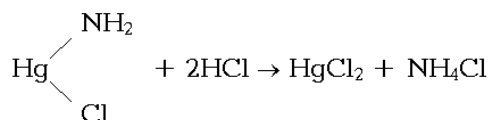
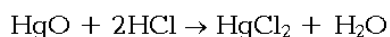
HgO – xidsiz, og'ir sariq yoki to'q sariq mayda dispers kukun, suv va spirtda erimaydi. Kislota eritmalarida eriydi.

HgNH₂Cl – xidsiz, oq mayda amorf kukun, suv, spirt va efirda erimaydi. Havoda barqaror. yorug'lik ta'sirida qorayib qoladi.

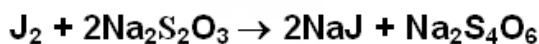
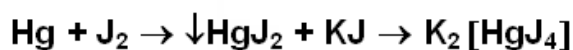
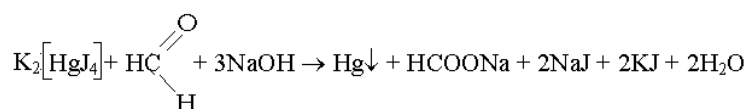
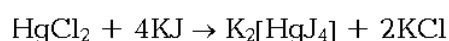




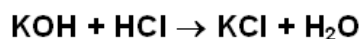
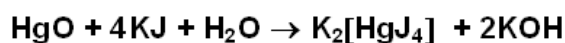
Сарик чўкма



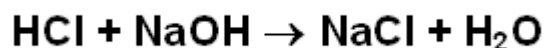
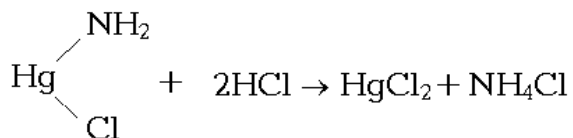
Miqdorini aniqlash. HgCl_2 - yodometrik usul.



HgO – kislotali asosli titrlash usuli.



HgNH_2Cl – kislotali – asosli titrlash usuli.



ortiqchasi

Ishlatilishi. HgCl_2 kuchli antiseptik. 1:1000, 2:1000 nisbatdagi eritmalari dezinfektsiyalash maqsadida ishlatiladi. Preparat 0,5 – 1 g kukun va tabletka xolida chiqariladi.

Uning eritmalarida kislotali muhit kelib chiqmasligi uchun tabletkalar tarkibiga ma'lum miqdorda NaCl qo'shiladi.



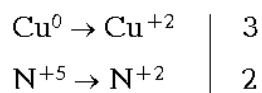
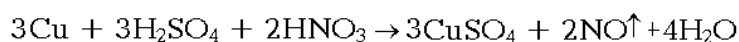
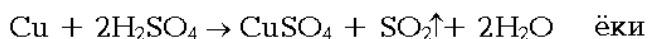
Zaxarli bo'lganligi uchun tabletkalari 1 % li natriy eozinat yoki fuksin bilan qizil rangga bo'yalgan xolda chiqariladi. A ro'yxati bo'yicha saqlanadi. HgO – 2% li surtma xolida ko'z kasalliklarini davolash maqsadida ishlatiladi.

HgNH₂Cl – 10 % li surtma xolida teri kasalliklarini davolashda ishlatiladi. B ro'yxati bo'yicha saqlanadi.

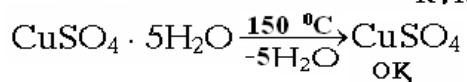
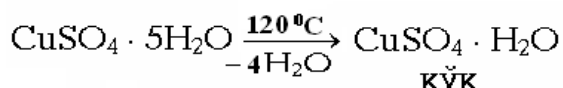
Mis va kumush birikmalari

CuSO₄ · 5H₂O – Cupri sulfas

Olinishi.



Tasvirlanishi. Hidsiz, ko'k rangli kristall kukun. Suvda engil eriydi. Qaynoq suvda juda oson eriydi, spirtida erimaydi.

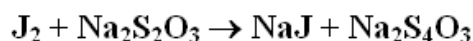
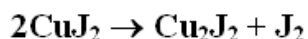
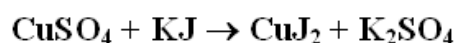


Chinligi.

1. $\text{CuSO}_4 + \text{Fe} \rightarrow \text{Cu} + \text{FeSO}_4$
2. $2\text{CuSO}_4 + 2\text{NH}_4\text{OH} \rightarrow \text{CuSO}_4 \cdot \text{Cu}(\text{OH})_2\downarrow + (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
 $\text{CuSO}_4 \cdot \text{Cu}(\text{OH})_2 + (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + 6\text{NH}_4\text{OH} \rightarrow 2[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4 + 8\text{H}_2\text{O}$

Tozaligini aniqlash. Cl, Fe⁺³, Me lar tekshirib ko'riladi.

Miqdorini aniqlash. Yodometrik usul.

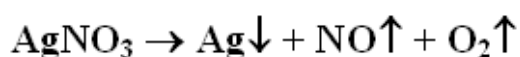


Ishlatilishi. 0,25% li eritmasi ko'z kasalliklarida, siydik yo'llari kasalliklarida, 1% li eritmasi esa qusdiruvchi vosita sifatida ishlatiladi.

Saqlanishi. Og'zi maxkam berkitilgan idishlarda saqlanadi.⁵

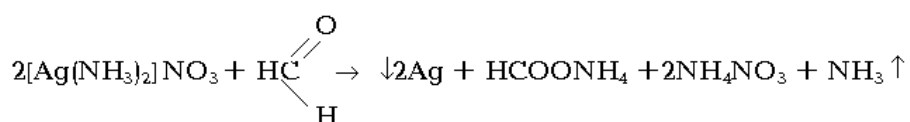
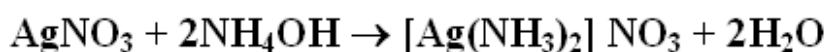
AgNO₃ – Argenti nitras

Olinishi. Rangsiz, xidsiz, kristall kukun, suvda oson eriydi. YOrug'lik ta'sirida qoramtir tusga kiradi.



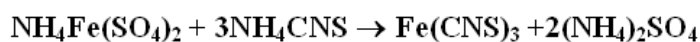
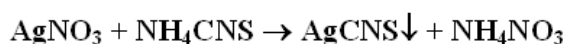
Chinligi.

AgNO₃ - defenilamin bilan reaksiya



Tozaligini aniqlash. Cu⁺², Pb⁺², Bi⁺³ birikmalariga tekshirib ko'riladi.

Miqdorini aniqlash. Rodanometrik usul.



4. ⁵ A.N.Yunushodjaev, Q.A.Ubaydullaev va b. Farmatsevtik kimyo. Toshkent, «Extremum press», 2011

Ishlatilish. Bakteritsid ta'sirga ega. Ko'z kasalliklarida 1 – 2 – 5 – 10 % li eritmasi, siydik yo'llari kasalliklarida va boshqalarda ishlatiladi.

A ro'yxati bo'yicha saqlanadi.

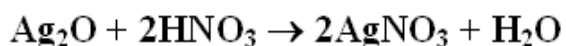
Kumushning oqsil bilan bergan kollid preparatlari tibbiyotda qadim zamonlardan beri qo'llanib kelingan.

Collargolum – kollargol

Protorgolum – protorgol Ag₂O – oqsil

Ularni olish uchun tuxum oqsili kislota bilan gidrolizlanib lizalbin va protalbin kislotalari hosil qilinadi. So'ng unga yangi hosil qilingan kumush oksidi qo'shiladi. Kollargol 70%, protorgol 8% kumush saqlaydi. Kollargol qora, protorgol esa qo'ng'ir rangda bo'lib, ular suvda eriydi.

Chinligi. Preparatning ma'lum miqdori yoqiladi, bunda kuygan jun xidi keladi – oqsil. Kul qoldig'i nitart kislotala eriydi.



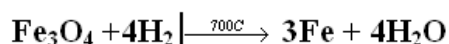
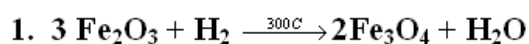
Ishlatilishi. 1 – 5 % li eritmaları burishtiruvchi, antiseptik va shamollashga qarshi vosita sifatida ishlatiladi (otorinolaringologiyada).

Temir birikmalari

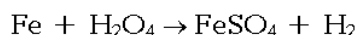
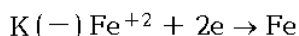
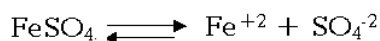
Fe – qaytarilgan temir - Ferrum reductum

FeSO₄ · 7H₂O – Ferri (II) sulfas, Ferrosi sulfas

Olinishi.



2. FeSO₄ – elektroliz qilib

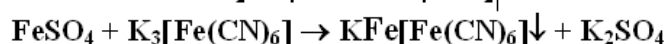
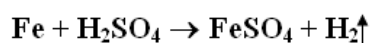


($\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ hosil bo'lmisligi uchun spirt qo'shiladi)

Tasvirlanishi. Fe – Kulrang, yaltiroq kukun, mineral kislotalarda eriydi.

$\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ och yashil kristall kukun. Suvda engil eriydi. Suvli eritmasi kislotali muhitga ega. havoda qisman kristallik suvini yo'qotadi.

Chinligi.



berlin lazuri

Miqdori. Permanganatometriya.



Ishlatilishi. Kamqonlikda ishlatiladi.

Nazorat savollari

1. IIA va IA gurux S-elementlari dori vositalarining olinishi va tahlili?
2. d-elementlar dori vositalarining tahlili?
3. VIIA - IIIA gurux p-elementlari dori vositalarining tahlili va ularning olinishi va sifatiga qo'yilgan talablarni aytib bering.

Foydalangan adabiyotlar

1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 “Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalari” Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O'zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushego issledovatelya - ximika”, Leningrad, „Ximiya”, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennye sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.

8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

5-mavzu: Halkogenlar, bor, azot, vismut va alyuminiy birikmalari. Diagnostika uchun qo'llaniladigan dori vositalari

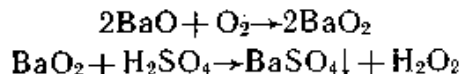
Reja:

1. Vodorod peroksid va uning quruq shakldagi preparatlari
2. Oltinugurt preparatlari
3. Bor birikmalari
4. Vismut birikmalari
5. Rux birikmalari

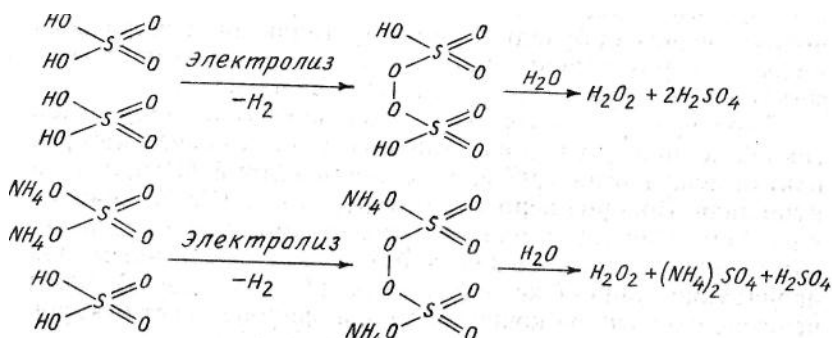
Tayanch iboralar: vodorod peroksid, oltinugurt, bor birikmalari, vismut birikmalari, rux birikmalari.

VODOROD PEROKSID VA UNING K.URUK SHAKLDAGI PREPARATLARI

Bu gurux preparatlarga vodorod peroksidning suvdagi eritmasi, gidroperit, magniy peroksidlar kiradi. Ilgari vodorod peroksidni metall peroksidlariga, jumladan bariy peroksidiga sulfat kislota ta'sir ettirib olinar edi. Bariy peroksidning uzini esa bariy oksidini yukori xaroratda (400—500°S) xavo kislorodi sharoitida kizdi-rib olinadi.



X,ozirgi vaktida vodorod peroksidni sanoatda asosan 40—68 foizli sulfat kislota yoki 20—30 foizli ammoniy sulfat bilan sulfat kislota aralashmasini, 5—8°S xarorat sharoitda elektroliz kilib olinadi. Bunda sulfat kislota va ammoniy sulfatning xar kaysisi ayrim xolda elektroliz natijasida persulfat kislota yoki ammoniy persulfat utadi. Sungra ular vakuum sharoitida 70-75°S xaroratda suv bilan uzaro reaksiyaga kirishib, vodorod peroksid va sulfat kislota yoki ammoniy sulfatga parchalanadi. Reaksiyani kuyidagi tenglamalar buyicha ifodalash mumkin:



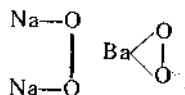
Reaksiya natijasida xosil bulgan sulfat kislota kaytadan vodorod peroksid olishda ishlatiladi.

Elektroliz usuli buyicha olingan vodorod peroksid birmuncha kam konsentratsiyali

suyultirilgan xolda bulib, uni vakuum sharoitida (15 mm simob ustupi bosimida) 70°S xaroratda buglatish yuli bilan kuyuklashtirib, 30 foizli va undan xam yukori konsentratsiya darajasiga keltiriladi.

Vodorod peroksidning ilgari 27,5—31 % li eritmasi, konsentrlangan vodorod peroksid eritmasi yoki pergidrol (Solutio hydrogeni peroxydati concentrata. Pergydrolurn) nomi bilan sotuvga chikarilar edi. Xozirgi vaktida 50—52 % gacha vodorod peroksid sakdagan konsentrlangan eritmasi chikariladi.

Konsentrlangan vodorod peroksid rangsiz, xidsiz yoki bir oz yokimli ozon xidini eslatuvchi suyuklik bulib, u kuch-siz kislota (dissotsiyanlash konstanti $1,39 \cdot 10^{-12}$ ga teng) xossasini namoyon kiladi. Vodorod peroksid barcha kislota-larga uxshash asoslar bilan reaksiyaga kirishib, tuzsimon moddalar xosil kiladi. Bularga Ba_2O_2 , BaO_2 , MgO_2 va bosh-ka metallarning peroksidlari misol bulib, kuyidagi tuzi-lishga ega:

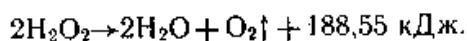


Keltirilgan formuladan kurinib turibdiki, peroksid-larda uzaro boglangan kislorod zanjiri mavjud, uni ba'-zan kislorod «kuprigi» deb x,am ataladi.

Davlat farmakopeyasiga vodorod peroksidning suyultirilgan eritmasi — (Solutio hydrogenii pexoxydi diluta) kiritilgan va unga maxsus makola bagishlangan.

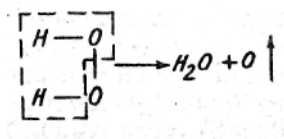
Suyultirilgan vodorod peroksid xam rangsiz, tinik, x,idsiz yoki bir oz yokimli ozon x,idli va kuchsiz kislota xossaga ega suyuklik bulib, uning tarkibida 2,7—3,3 % vodorod peroksid buladi. Uni konsentrlangan preparatdagi vodorod peroksidning mikdorini xisobga olgan x,olda, ma'lum x,ajm suv bilan suyultirib tayyorlanadi.

Suyultirilgan vodorod peroksidning barkarorligini saklab kolish uchun uning tarkibiga atsetanilid, x,ozirgi vaktida esa, asosan 0,05 % mikdorida natriy benzoat tuzi kushiladi. Vodorod peroksid bekaror modda bulib, ayniksa u yoruglik, xarorat, turli oksidlovchi-kaytaruvchi moddalar xamda temir, mis, magniy kabi metallar ta'sirida tez parchalanib, uzidan kislorod ajratib chikaradi. Vodorod peroksidning yukori konsentratsiyali eritmasi goyat bekaror bulib, u portlash bilan parchalanishi mumkin.

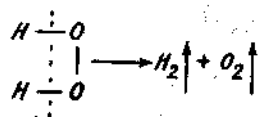


Vodorod peroksid eritmalariga atsetanilid, barbitur, limon va bor kislota, mochevina singari moddalardan ma'lum mikdorda kushilishi ular barkarorligini oshiradi. SHuiing uchun xam suyuklantirilgan vodorod peroksid eritmasini tayyorlashda unga ingibitor (stabilizator yoki konservant) sifatida 0,05 % mikdorda atsetanilid kushiladi.

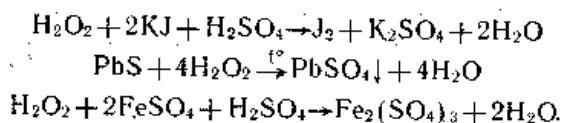
Vodorod peroksid kimyoviy jixatdan oksidlovchi va kaytaruvchi xossalarga ega.-U oksidlovchi sifatida reaksiyaga kirishganda suv va kislorodga parchalanadi.



Kaytaruvchi sifatida esa, u vodorod va kislorodga parchalanadi.

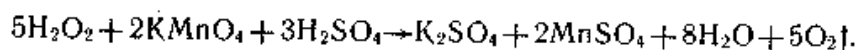


Vodorod peroksidning oksidlovchi va kaytaruvchi xossala-riga quyidagi reaksiyalar misol bula oladi:



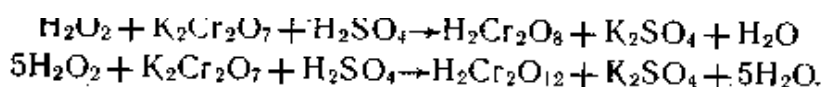
Vodorod peroksid ta'sirida kaliy yodiddan erkin yodning ajralib chikishi, kora tusdagi kurgoshin sulfidin ok rangli kurgoshin sulfat tuziga xamda temir (II)-sulfat, temir (SH)-sulfatga utishi (uni berlin lazuri xosil kilish reaksiyasi yordamida bilish mumkin) preparatning oksidlovchi xossasini namoyon kiluvchi reaksiyalardir.

Vodorod peroksidni kaytaruvchi xossasini uning kislota-li muxitda kaliy permanganat urtasidagi bulgan reaksiya-dan kurish mumkin:



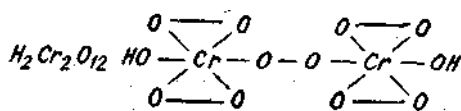
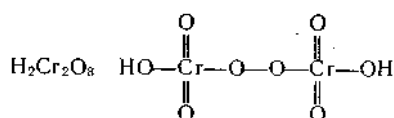
Preparatning oksidlovchi va kaytaruvchi xossasidan uning chinligini va mikdorini aniklashda foydalaniladi.

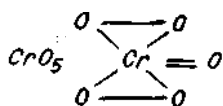
Vodorod peroksidning chinligini aniklashda perxromat kislota xosil kilish reaksiyasi kullanadi. Buning uchun vodorod peroksidga ketma-ket suyultirilgan sulfat kislota, efir va kaliy dixromat eritmasi kushib chaykatilsa, reaksiya natijasida xosil bulgan perxromat kislota si suyuklikning efir katlamini kuk rangga buyaydi. Perxromat kislota bekaror modda bulib, uni fakat efir katlamida kurish mumkin. SHuning uchun xam perxromat kislota ning , kimyoviy tuzilishi va tarkibi ma'lum bir formulaga ega emas. Vodorod peroksidning eritmadagi konsentratsiyasiga karab, uning perxromat kislota xosil kilish reaksiyasini taxminan quyidagi tenglama buyicha* ifodalash mumkin:



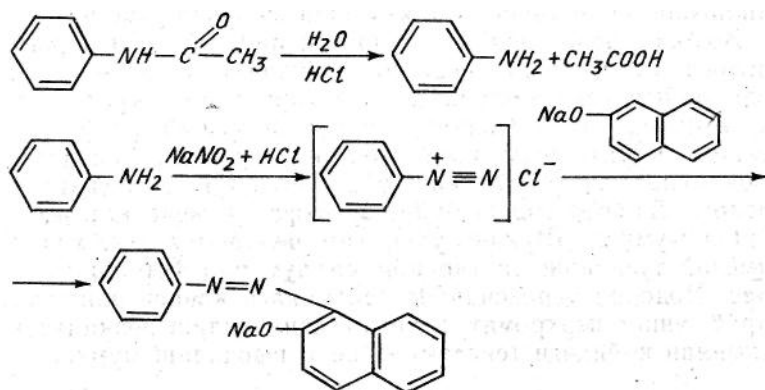
Bunda yukori konsentratsiyadagi vodorod peroksid eritmasi $\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_{12}$ tuzilishida perxromat kislota va CrQ_5 —xromse-roksid xosil kiladi, deb faraz qilinadi.

Reaksiyalar natijasida xosil bulgan perxromat kislota tarkibiy jixatdan bir xil bulmasa-da, ammo ularda vodorod peroksidga xos kislorod zanjiri ($-\text{O}-\text{O}-$) mavjud. SHuning uchun xam perxromat kislotalarining struktura tuzilishi quyidagicha ifodalanadi: „





Vodorod peroksid tarkibiga stabilizator sifatida kushil-gan atsetanilidni azobuyok xosil kilish reaksiyasi buyicha aniklanadi. Buning uchun ma'lum xajmdagi preparat chinni idishda isiti.6 buglantiriladi. Sungra kolgan koldikka xlorid kislota kushib kaynatiladi. Keyinchalik uni sovitib, natriy nitrit eritmasi va r-naftolning gid-roksiddagi eritmasini kushganda tuk kizil rangli azobuyok xosil buladi,

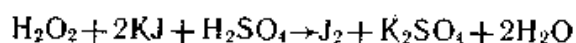


Df talabiga kura suyultirilgan vodorod peroksid eritmasida ortikcha kislotali muxit bulmasligi xamda uning ma'lum mikdorini buglatgandan kolgan kuruk koldik 0,05 % dan oshmasligi kerak. Preparatdagi kislotali muxitni aniklash uchun olingan 25 ml preparatni metiloranj indikator ishtirokida titrlashga sarflanadigan 1,5 ml 0,1 mol/l natriy gidroksid eritmasining uzi kifoya.

Vodorod peroksid mikdorini DF kursatmasiga binban, permanganometrik usul buyicha aniklanadi. Bunda ma'lum xajmda olingan preparatni, sulfat kislota ishtirokida suyuklik pushti rangga b}'yalguncha, kaliy permanganatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi:

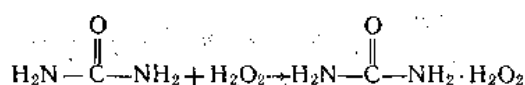


SHuningdek, preparat mikdorini yodometrik usul buyicha dam aniklash mumkin. Bunda ma'lum mikdorda olingan vodorod peroksidga kaliy yodid eritmasi va suyultirilgan sulfat kislotankushiladi va reaksiya natijasida ajralib chikkan erkin yodni natriy tiosulfatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



Vodorod peroksidning kuruk preparatlaridan gidroperit tibbiyot amaliyotida kengullanilmokda.

Gidroperit (Hydroperidun), mochevina bilan vodorod peroksidning ekvimolekulyar mikdorda uzaro birikishidan xosil bulgan kompleks tuzdir.



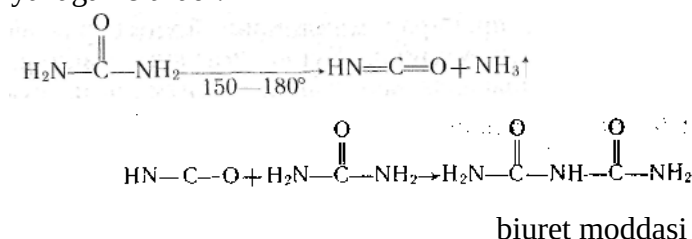
Bu birikmada, mochevina vodorod peroksidning kuruk preparatini olishdagina katnashmasdan, balki uning barka-rorligini ma'lum darajada oshirish, ya'ni stabilizatorlik vazifasini xam bajaradi. SHuningdek, gidroperit tarkibi-ga kushimcha ravishda, stabilizator sifatida 0,08 % limon kislota kushiladi. Gidroperit tarkibida vodorod peroksidning miqdori 32

foizdan kam bulmasligi kerak. Kupincha uning mikdori. 33—35 foiz buladi. Hidroperit suvda yaxshi eriydigan, ok kristall modda buLib, tibbiyotda kullash uchun uni 1,5 g tabletka xolida (Tabulettae hydroperiti) chikariladi.

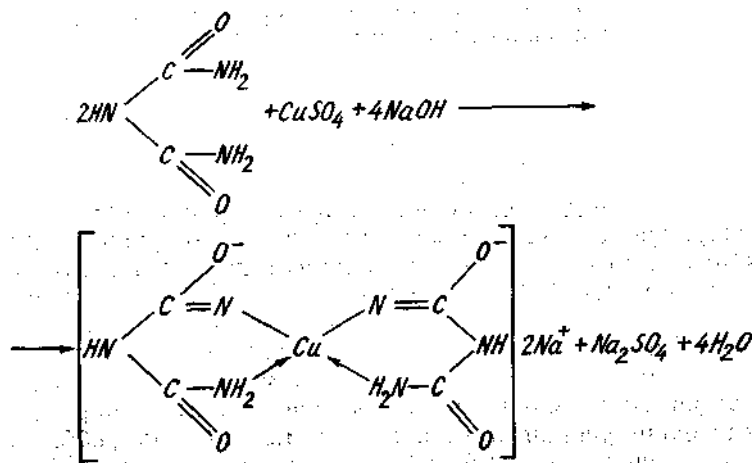
Gidroperitning xar bir tabletka tarkibida 0,48—0,5 g gacha vodorod peroksid buladi.

CHinligini aniklashda undagi vodorod peroksid odatdagi-cha perxromat kislota xosil kilish ryoaksiyasi yordamyda isbotlanadi. Preparatdagi mochevinani imid va oksillarga xos biuret reaKsiyasi buyicha aniklanadi.

Buning uchun ma'lum mikdordagi gidroperitni chinni idishchada, asta-sekin (150—180°G xaroratda) kizdiriladi. Uning natijasida preparatdagi mochevinaning ma'lum bir qismi kimyoviy uzgarishga uchrab, ammiak (xididan yoki suv bilan xullangan kizil' lakmus kogozini kuk rangga buyashidan bilinadi) va izotsionat kislota x,osil kiladi. Keyincha'lik izotsionat kislota uz navbatidagi uzgarishga uchramay Ko-iraii mochevina bilan uzaro birikib, biuret moddasini yuzaga keltiradi.



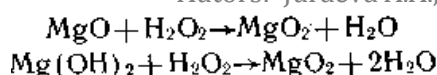
Biuretning xarakterli xossalaridan biri shundaki, u ish-koriy muxstda ikki valentai mis tuzlari bilan tuk binaf-sha rangli, kompleks birikMa xosil kiladi.



Gidroperitdagi vodorod peroksidning mikdori, oddiy suyultirilgan vodorod peroksid preparatiga uxshash perman-ganometrik usul buyicha aniklanadi. Uni yana yodometrik usul buyicha xam aniklash mumkin. Buning uchun ma'lum mikdordagi preparat eritmasiga kaliy yodid eritmasi va sulfat kislota kushib, keyinchalik ajralib chikkan erkin yodni natriy tiosulfatning 0,1 mol eritmasi bilan titrlanadi (indikator-kraxmal).

Vodorod peroksidning kuruk preparatlaridan yana **magniy peroksid** (Magnesii peroxydum, Magnesium peroxydatum) tibbiyotda keng kullanadi.

Preparat magniy peroksid bilan magniy oksidlar aralashmasidan iborat bulib, uni asosan magniy oksidi yoki magniy gidroksidga (7—8°S xarorat sharoitida) vodorod peroksid ta'sir ettirib olinadi:

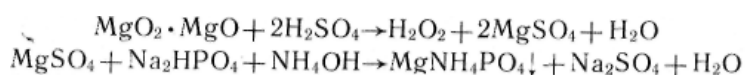


Xosil bulgan preparatni ajratib olib, spirt bilan yuviladi va 45—50°S xaroratda kuritiladi. Magniy peroksidni, yana magniy oksidni xavo kislorodi atmosferasida 500°S gacha kizdirilib xam olinadi.

DF talabiga kura, preparat uz tarkibida magniy peroksidni 25 % dan kam saklamasligi kerak. Preparat tarkibining kalgan qismini magniy oksid tashkil kiladi.

Magniy peroksid xidsiz, ok engil kukun, suvda erimaydi, suyultirilgan mineral kislotalarda sekinlik bilan erib, vodorod peroksid xosil kiladi.

Magniy peroksidning chinligini aniklashda, avval uni kislotalarda eritiladi. Sungra eritmada vodorod peroksidni odatdagicha suyukdikning efir katlamida kuk rangli perxromat kislota xosil kilish reaksiyasi buyicha, magniyni esa unga ammoniy xlorid ishtirokida, natriy gidrofosfat va ammiak eritmaları ta'sir ettirib, ok chukma xolida chuktirib aniklanadi:



Magniy peroksid mikdorini xam vodorod peroksid kabi permanganometrik usul buyicha aniklanadi. Buning uchun ma'lum mikdorda olingan preparatni avval suyultirilgan sulfat kislotasida eritib, sungra uni kaliy permanganatning 0,1 mol eritmasi bilan titrlanadi.

Vodorod peroksidning 3 % li eritmasi va gidroperit tibbiyotda sirtan antiseptik modda sifatida ishlatiladi. Yiringli yaralarni zararsizlantirishda, stomatit va angina kasalliklarida ogiz va tomokni chaykashda, shu-ningdek kulok, kuz va ba'zi boshka kasalliklarda kullana-di. Bir dona gidroperit tabletkasining 15 ml suvdagi eritmasi taxminan 3 % li, bir stakan suvda eritilgani esa 0,25 % vodorod peroksid eritmasiga teng. Vodorod peroksid preparatlarining dezinfeksiyalovchi xossasi ularning tana-dagi yiring, tukima va kon tarkibidagi turli oksidlovchi va kaytaruvchi xossaga ega moddalar ta'sirida parchalanib, atom xolida kislorod xosil kilishiga va uning bakteriotsid ta'siriga asoslangan.

Magniy peroksid tibbiyotda asosan dispepsiya, Korin va ichaklarda bijgish jarayonlarida va ich ketish kasalliklarida kullanadi. Bu preparatning xam bakteriotsid ta'siri, uning tarkibidagi magniy peroksid me'dada vodorod peroksid xosil kilishi va keyinchalik parchalanib, bakteriotsid ta'sir kursatuvchi kislorod atomining ajralib chikarishiga asoslangan.

Retseptda vodorod peroksidning konsentratsiyasi kursa-tilmagan bulsa, u xolda preparatning fakat 3 % li eritmasi (Solutio Hydrogenii peroxydi diluta) beriladi.

Vodorod peroksid va magniy peroksidni korongi va salkin joyda, ogzi shisha kopkok bilan zich yopiladigan idishlarda savdanadi. Gidroperitni xam kuruk, salkin va korongi joylarda saklanadi

OLTINGUGURT PREPARATLARI

Oltinugurt tabiatda erkin va turli birikmalar xolida uchraydi. Uning keng tarkalgan sulfid birikmalariga:

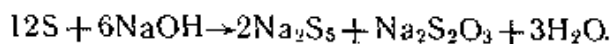
FeS — temir kolchedani, CuS — mis yaltirogi, CuFeS₂ — mis kolchedani, PbS — kurgoshin yaltirogi, HgS — kinovar, ZnS — aldama pyx, CdS — kadmiy sulfid, As₂S₃ — auri-pigment va boshkalar, sulfat birikmalariga esa MgSO₄·10H₂O — krezit, CaSO₄·2H₂O — gips, CuSO₄·Na₂SO₄ — glauberit, Na₂SO₄·10H₂O — mirabilit, Na₂SO₄·MgSO₄·10N₂O — astroxonit va boshkalar misol buladi.

Oltugugurt preparatlaridan chuktilangan oltugugurt va natriy tiosulfat tibbiyotda teri va turli ichki kasalliklarni davolashda keng kullanadi.

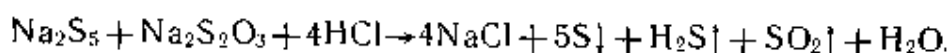
CHUKTIRILGAN OLTINGUGURT

Sulfur praecipitatum. A. m. 32,06

Preparatni sinchiklab tozalangan tabiiy oltugugurtdan olinadi. Buning uchun avval tozalangan oltugugurt natriy gidroksid eritmasida kaynatib, polisulfid (Na_2S_5) va natriy tiosulfat tuzlari aralashmasiga utkaziladi:



Sungra aralashmaga xlorid kislotasi ta'sir ettirib, oltugugurt erkin xolda chuktiladi. CHukmani fil-trlash yuli bilan ajratib olinadi va suv bilan yaxshilab-yuvib kurtiladi:

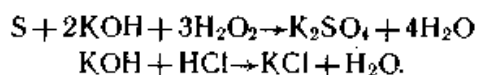


Xozirgi vaktida preparatni mexanik yullar bilan tozalangan oltugugurtdan, maxsus kolloid tegirmonida mayda-lab olinadi.

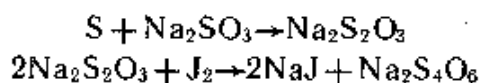
CHuktilangan oltugugurt, xidsiz, mazasiz, och sarik rangli amorf kukun bulib, suvda erimaydi, 20 kiem natriy gidroksid eritmasi bilan 25 kiem 95 % li spirt bilan iborat aralashmada kaynatilganda erib, yukorida kursatilganidek natriy polisulfid (Na_2S_5) va natriy tiosulfat tuzlari-ga utib ketadi. Preparat suv xammomida isitilganida 100 kiem moyda eriydi.

Oltugugurtning chinligi uning kuk alanga berib yonishi va undan xosil bulgan sulfid angidridning xidiga karab aniklanadi. Preparat chinligini, yana uning issik piri-dindagi eritmasini natriy gidrokarbonat bilan kaynatilishi natijasida .xosil bulgan xavo yoki yashil rang buyicha aniklash mumkin.

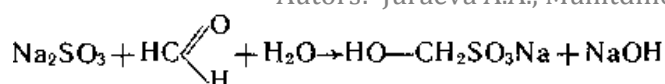
D'F kursatmasi asosida preparatning mikdori ney-trallash usuli buyicha aniklanadi. Bunda anik mikdorda tortib olingan preparatga ortik xajmda 0,5 mol/l kaliy gidroksidning spirtidagi eritmasi va ma'lum xajmda suv kushib, suyuklikni undagi spirt tula buglanib ketgunicha kizdiriladi. Sungra kolbada kolgan sarik rangli suyuklik rangeizlangunga kadar sekin-asta pergidrol solinadi. Suyuklikni sovitgandan sung undagi reaksiyaga kirishmay Kolgan kaliy gidroksidning ortikchasi metiloranj indika-tori ishtirokida xlorid kislotaning 0,5 mol/l eritmasi bilan titrlanadi:



Oltugugurt mikdorini yana yodometrik usul buyicha xam aniklash mumkin. Buning uchun ma'lum mikdordagi prepa-ratni natriy sulfid eritmasi bilan kaytar sovtgichga ulangan kolbada, ikki soat davomida kucheiz alangada kaynatiladi. Sungra reaksiya natijasida xosil bulgan natriy tiosulfatni yodning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



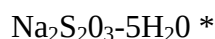
Reaksiyaga olingan natriy sulfidning ortikchasi titr-lash jarayonida yod bilan reaksiyaga kirishib kolmasligi uchun titrlashdan oldin eritmaga formaldegid eritmasini kushib, uni formaldegidning bisulfid natriyli birikma-siga utkaziladi.



Preparat asosan sirtidan teri kasalliklarini (kutir, psoriaz, sikoz va boshkalar) davolashda 5—10—20% li surtma va sepma dori sifatida ishlatiladi. CHuktirilgan oltingugurtning ogzi maxkam berkitilgan idishlarda, kuruk joylarda saklanadi.

NATRIY TIOSULFAT

Natrii thiosulfas



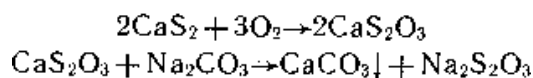
M. m. 248,14.

Natriy tiosulfatni quyidagi usullar buyicha olish mumkin.

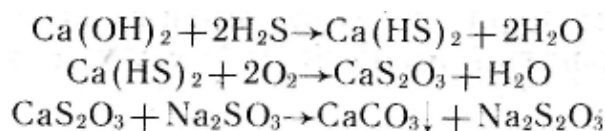
1. Natriy sulfid eritmasiga bevosita sulfit angidridi ta'sir ettirib olish.



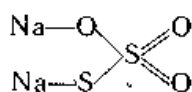
2. Kalsiy polisulfidni xavo kislorodi ta'sirida oksidlab, sungra undan preparat olish.



3. Natriy tiosulfatni olishda, toshkumirni kokslashda, chikindi gazlar aralashmasi tarkibidagi vodorod sulfiddan xam feydaniladi. Buning uchun gazlar aralashmasini kalsiy gidroksid eritmasidan utkaziladi. Sungra xosil bulgan kalsiy gidrosulfidni xavo kislorodida oksidlab, kalsiy tiosulfatga utkaziladi va ke-yinchalik uni natriy karbonat eritmasi bilan ishlanib natriy tiosulfat olinadi.



Natriy tiosulfatni struktura tuzilishidan kurinib. turibdiki, undagi oltingugurtdan bittasi olti valentli sulfat xarakteriga, ikkinchisi esa ikki valentli sulfid xarakteriga egadir. ■ >

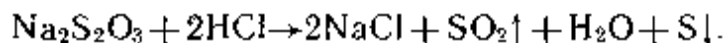


Preparat sulfid xarakterli oltingugurt xisobiga kaytaruvchi xossasiga ega. Uning bu xossasidan chinligini va mikdorini aniklashda foydalaniladi.

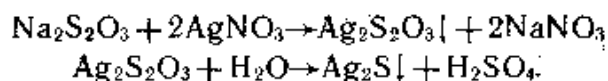
Natriy tiosulfat, fizikaviy xossasi jixatidan rangsiz, xidsiz, shur-taxirroq, mazali, tinik kristall modda bulib, suvda yaxshi eriydi, 95 % li spirtida erimaydi. U kuruk xavoda turishi

natijasida qisman uz tarkibidagi kristallik suvini yukotadi, nam xavoda esa suyuq xolatga utadi. Preparatni 50°S xaroratgacha kizitilsa, uz kristallik suvida suyuqlanib ketadi.

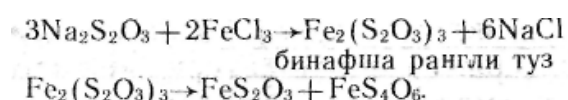
Natriy tiosulfatning chinligini aniklash uchun uning suvdagi eritmasiga xlorid kislotaga kushilsa, reaksiya natijasida ajralib chikkan erkin oltingugurt xisobiga suyuqlik loyklanadi va utkir xidli -sulfit angidridi ajralib chikadi:



Natriy tiosulfat kumush nitrat eritmasi ta'sirida tyozlikda sarik, keyinchalik esa kora rangga utib ketuvchi ok chukma xosil kiladi:



Preparat temir (III)-xlorid eritmasi ta'sirida tez uzgarib ketuvchi binafsha rang beradi:



Natriy tiosulfat tarkibidagi natriy ionini preparat yokilganda alanganing rangsiz qismini sarik rangga buyashi bilan aniklanadi.

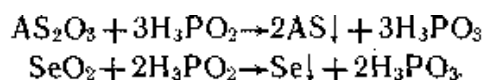
Natriy tiosulfatning tozaligini animashda, DF talabiga kura, uning tarkibida yot moddalardan xlorid, sulfat, sulfit, sulfid, ogir metall, temir, mishyak, selen birikmalari bulmasligi kerak. Ularning bor-yukligini aniklash uchun xar kaysisiga xos reaksiyalar kilib kuriladi. Masalan, xlor ionini anikdashda avval preparatning suvdagi eritmasini nitrat kislotaga bilan Kizdirib parchalanadi, keyin unga kumush nitrat eritmasini kushib, suyuqlikdagi uzgarish kuzatiladi. Unda ok loyka yoki -chukma paydo bulishi xlor ioni borligini bildiradi. Preparat tarkibida yot kushilmalardan sulfit va sulfat ionlarining bor-yukligini isbotlashda, uning eritmasiga kuchsiz sarik rang paydo bulgunicha, tomchilab yod eritmasi* dan kushiladi. Bunda suyuqlik kislotali muxitga ega bulmasligi kerak. Aks xolda preparat tarkibiga kushilib

Kolgan sulfit tuzi yod ta'sirida eritmada kislotali muxit yaratadi:



Suyuqlikda kislotali muxit yukligiga ishonch tugilgach, unga bariy xlorid eritmasi kushiladi. Bunda ok chukma yoki loyka xosil bulmasligi kerak.

Natriy tiosulfatning eritmasiga ammiak va natriy nitropussid $\text{Na}_2[\text{Fe}(\text{CN})_5\text{NO}] \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ eritmasi kushilganda suyuqlik binafsha rangga buyalmasligi lozim. Bu preparat tarkibida sulfid tuzlari yukligini bildiradi. Natriy tiosulfat tarkibida yot kushilmalardan mishyak va selen birikmalari bulmasligi kerak. Ularni aniklash uchun preparatga nitrat kislotaga kushib, suyuqlik chinni idishchada tula buglangunga kadar kizdiriladi, keyin idishda kolgan koldikni xlorid kislotaga bilan ishlab, filtrlanadi. Filtratga Bugo — Tile reaktivi kushilganda unda kungir (mishyak) yoki kizil (selen) rang yoki chukma xosil bulmasligi kerak:



Natriy tiosulfatning mikdori yodometrik usul buyicha aniklanadi. Anik mikdorda tortib

olingan preparatning suvdagi eritmasi kraxmal indikatorisi ishtirokida yod-ning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.

Preparat ogir metall tuzlari (simob, kurgoshin), mishyak, sianid va galogenlar bilan zaxarlanganda kullanadi. U 30 % li sterillangan eritma xolida allergiya (kichima), nevrologiya, artrit va boshqa kasalliklarda ishlatiladi. Natriy tiosulfat ogzi jips yopiladigan idishlarda saklanadi. U nam xavoda erib ketishi mumkin.

Azot birikmalari

Azot birikmalaridan tibbiyot ehtiyojlari uchun azot (I)-oksid, natriy nitrit va ammiakning 10 % li eritmasi ishlatiladi.

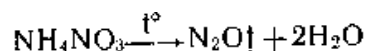
AZOT (I)-OKSID

Nitrogenum oxydulatum, Oxydatum nitrosum

N_2O

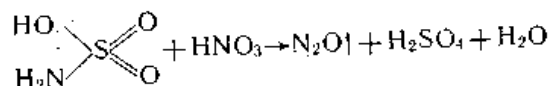
M.m. 44,01

Azot (I)-oksid ammoniy nitrat tuzini 190—240°S x,aroratda kizdirish yordamida parchalab olinadi.



Reaksiya 280°S dan yukori xaroratda olib borilsa, ammoniy nitrat kuchli portlash bilan azotning turli birikmalari (NO , NO_2 , NH_3) xamda erkin kislorod va azotgacha parchalanishi mumkin. Bunda reaksiya natijasida x,osil bulgan azot (I)-oksid xam azot va kislorodga parchalanadi.

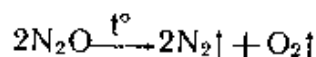
Azot (I)-oksidni yana sulfamin kislotaning 73 % li nitrat kislotasi bilan bulgan aralashmasini kizdirib x,am olish mumkin.



Bu usul buyicha olingan azot (I)-oksid birmuncha toza buladi.

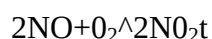
Azot (I)-oksid rangsiz, bir oz uziga xos xidli va chuch-malrok mazali, xavodan ogir gaz bulib, 15—20°S xa-roratda ikki xajm suvda bir xajm azot (I)-oksid eriydi. U spirt va efirda engil eriydi.

Preparat bekaror modda bulib, u kizdirilganda azot va kislorodga parchalanadi.

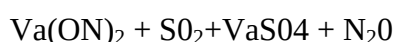


Azot (I)-oksid saklagan idishga, chuglanib turgan yogoch tayokchasi tushirilsa, u alanganib yonadi. Tayokchaning alanganishi, azot (I)-oksidning parchalanishi natijasida xosil bulgan sof kislorod xisobiga buladi. Preparat bu xossasi bilan kislorodga uxshaydi va uni azot (I)-oksidning chinligini aniklashda kullanadi.

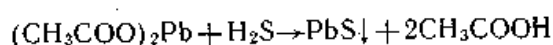
Azot (I)-oksid bilan sof kislorod urtasidagi uzaro farklanish, ularning azot (P)-oksidga bulgan munosabat-laridandir. Masalan, azot (I)-oksid oddiy sharoitda azot (II)-oksid bilan uzaro reaksiyaga kirishmaydi, ammo kislorod esa rangsiz azot (P)-oksidni, kungir rangli azot (I)-oksidgacha oksidlaydi.



Azot (I)-oksidning tozaligini aniklashda, uning tarki-biga kushilib kolishi mumkin bulgan gazsimon moddalardan uglerod (II)-oksid, uglerod (IV)-oksid, arsin, fosfin, vodorod sulfid, galogenlar, turli oksidlovchi va kayta-ruvchi moddalarning bor-yukdigi tekshiriladi. Buning uchun azot (I)-oksidni naycha orkali tegishli reaktiv eritmasi solingan maxsus idishlardan utkazib, ularda ruy beradigan uzgarishlar kuzatiladi. Masalan, preparatni bariy gidrok-sid solingan idishdan utkazilganda, unda loykalanish paydo bulsa, bu preparat tarkibida uglerod (IV)-oksid gazi borligini bildiradi.



Shuningdek azot (I)-oksid tarkibida yot moddalardan arsin (H_3As) va fosfin (N_3R) larni aniklashda, uni simob Dixlorid eritmasi bilan xullangan filtr kogozi solingan naychadan utkaziladi. Bunda filtr kogozi rangsiz kolishi lozim. Aks xolda preparat tarkibida yukorida kursatilgan yot moddalar borligini bildiradi. SHu tarzda kurgoshin atsetat eritmasi bilan xullangan filtr kogozi solingan shakldagi naychadan preparatni utkazilganda kogoza kora rang paydo bulmasligi kyorak. Bu preparat tarkibida vodorod sulfid yukligini bildiradi.. /



Azot	(I)-oksid	tarkibida	galogen	vodorodni,	oksidlovchi-
kaytaruvchi,	shuningdek	asos	va	kislota	xossaga
moddalarni	aniklashda,	uni	naycha	orkali	kumush
eritmasi,	kaliy	permanganat	bilan	sulfat	kislota,
yodid,	kraxmal	va	kislota	solingan	maxsus
dan	utkaziladi	va	ulara	ruy	beradigan
kuzatiladi.	Preparat	kursatilgan	yot	moddalardan	xoli
bulgan	bulsa,	bu	reaktivlar	solingan	idishlarda
bulmasligi kerak.					uzgarish

Azot	(1)-oksidni	xlorid	kislota	xamda	metil	kizil
indikator	solingan	idishdan		utkazilganda,		id^shdagi
kizil rang uzgarmasligi zarur.			i. {■			

Preparat tibbiyotda kiska muddatli narkozda (kislrod bilan bulgan aralashmasi xolida, 80% N_2O va 20 % O_2) kullanadi.

Azot (I)-oksid kuk rangga buyalgan maxsus pulat ballon-larda 30 atm. bosim/l ostida, suyultirilgan xolatda sak,-lanadi.

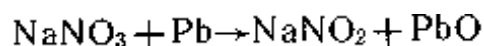
NATRIY NITRIT

Natrii nitris. Natrium nitrosum

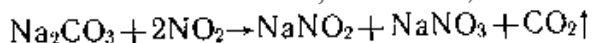


M.m. 69,02

Natriy nitritni sof kurgoshin ta'sirida natriy nitratdan kizdirish yuli bilan kaytarib olinadi.



Preparatni yana kuyidagi tenglama buyicha natriy gidroksid yoki natriy karbonat eritmasiga azot (IV)-oksid ta'sir ettirib xam olinadi.



Keyinchalik eritmadan natriy nitritni fraksion kri-stallash yordamida ajratib olinadi. Bunda natriy nitrit-ning, natriy nitratga nisbatan yomon eruvchanligidan foydalaniladi.

Natriy nitrit ok yoki bir oz sargimtirok ok gigroskopik kristall kukun bulib, suvda engil eriydi, 95 % li spirtida esa kiyin eriydi. Uning suvDagi eritmasi kuchsiz ishkoriy muxitga (rN=9,0) egadir.

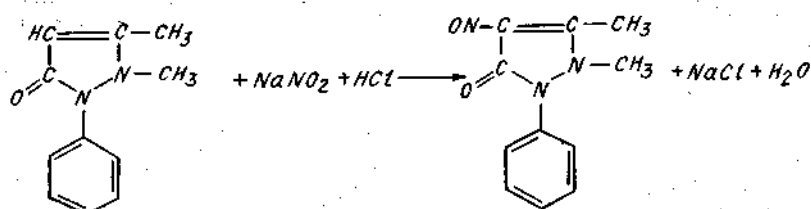
Natriy nitritning oksidlovchi va kaytaruvchi xossasi bor. SHu xossadan uning chinligini va mikdori aniklashda foydalaniladi.

(Preparatning chinligini uning tarkibidagi natriy ionining rangsiz alangani sarik rangga buyashidan aniklanadi.

.Natriy nitrit eritmasiga suyultirilgan sulfat kislota Kupilsa, sarik-kungir rangli azot (1U)-oksidi ajralib chikadi.

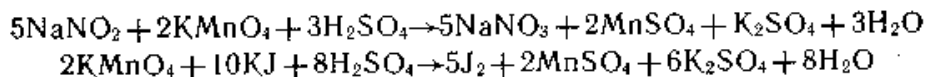


Preparatning chinligi boshka reaksiyalar orkali xam aniklanadi. Masalan, nitrit va nitratlarni aniklashda keng kullanadigan difenilaminning konsentrlangan sulfat kislota'dagi eritmasi bilan kuk rangli birikma xosil kili-shi yoky xlorid kislota muxitida natriy nitritning antipirin bilan yashil rangli nitroza antipirin xosil kilishi buyicha aniklanadi.



Preparat tarkibida yot moddalardan sulfat, xlorid, ogir metall va mishyak birikmalarining bor-yukligi xar biriga xos reaksiyalar vositasida tekshirib kuruladi.

Natriy nitritning mikdori yodometrik usul buyicha aniklanadi. Buning uchun anik, mikdorda tortib olingan preparat eritmasiga anik va ma'lum xajmda ortikcha kaliy permanganatning 0,1 mol/l eritmasi va suyultirilgan sulfat kislota kushiladi. Aralashma ma'lum vakt turgach unga kaliy yodid eritmasini kushib, keyin reaksiya natijasida ajralib chikkan erkin yod kraxmal indikator ishtirokida natriy tiosulfatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



Natriy nitritni tibbiyotda kon tomirlarini kengayti-ruvchi modda sifatida stenokardiya xamda miya kon tomirlarining spazmasida (migren) 0,1—0,2 g 5 % li eritma xolida ichiriladi. SHuningdek bu preparat sianidlar bilan zaxarlanganda xam ishlatiladi. Bu xolda 1—2 % li eritmasidan 10 — 20 ml xajmda kon tomiriga yuboriladi.

Natriy nitrit ogzi maxkam yopiladigan shisha idishlarda, korongi joyda B ruyxati buyicha saklanadi.

BOR BIRIKMALARI

Bor davriy sistema **III** guruxining bosh guruxchasidagi oldingi urinda joylashgan element bulib, u tabiatda birikmalar xolida uchraydi. Uning eng kup tarkalgan va muxim birikmalariga

bor kislota (sassolin) — N_3VO_3 , bura (tinkal) — $Na_2B_4O_7 \cdot 10H_2O$, kernit — $Na_2B_4O_7 \cdot 4H_2O$, asharit — $2MgB_2O_3 \cdot N_2O$, barokalsid — $SaV_4O_7 \cdot 4N_2O$ va boshqa minerallar kiradi. Bor birikmalari Ural, Kozogis-ton, Kavkaz, Krim va boshqa noxiyalarda keng tarkalgan. Bor preparatlaridan bor kislota va natriy tetraboratlar sirtidan turli kasalliklarni davolash uchun bakteriotsid modda sifatida ishlatiladi.

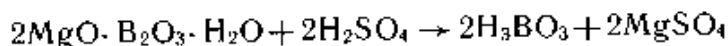
BOR KISLOTA

Acidum boricum

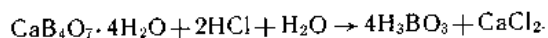
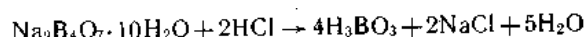


M. m. 61,84

Bor kislota asharit tabiiy mineralini 100—110°S xaroratda, sulfat kislota ta'sirida parchalab olinadi.



Reaksiya natijasida xosil bulgan bor kislota 400—500°S xaroratda xaydab olinadi. Tibbiyotda ishlatiladigan bor kislotani asosan, natriy tetroborat yoki borokalsidga xlorid kislota ta'sir ettirib olinadi.



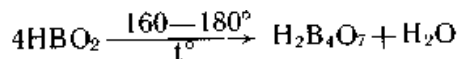
Eritmadan bor kislotani sovitish yordamida kayta kristallash yuli bilan ajratib olinadi.

Bor kislota xidsiz, rangeiz, yaltirok tangacha shaklida yoki ok mayda kristall kukun bulib, suv va spirtida eriydi, ayniksa kaynok suv va glitserinda engil eriydi. Uni barmok, orasida inmalaganda biroz yoglikligi seziladi. Bor kislota juda kucheiz kislotalarga kiradi. ($K=6,4 \cdot 10^{-10}$) U ishkor-lar bilan tetraborat ($Na_2B_4O_7$) va metaborat ($NaBO_2$) tuz-larini xosil kilishi mumkin.

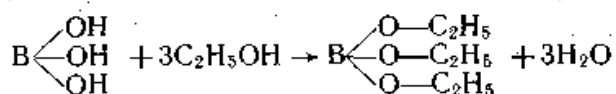
Bor kislotani 100°S xaroratda kizdirilsa, u uz tarkibi-dan bir molekula suvni chikarib, metaborat kislotaga utadi.



Kizdirish 160-180°S gacha va undan xam yukori xaroratga-cha kutarilsa, metaborat kislota avval tetraborat kislota-ga — $H_2B_4O_7$, keyin esa bor anhidridiga utadi.

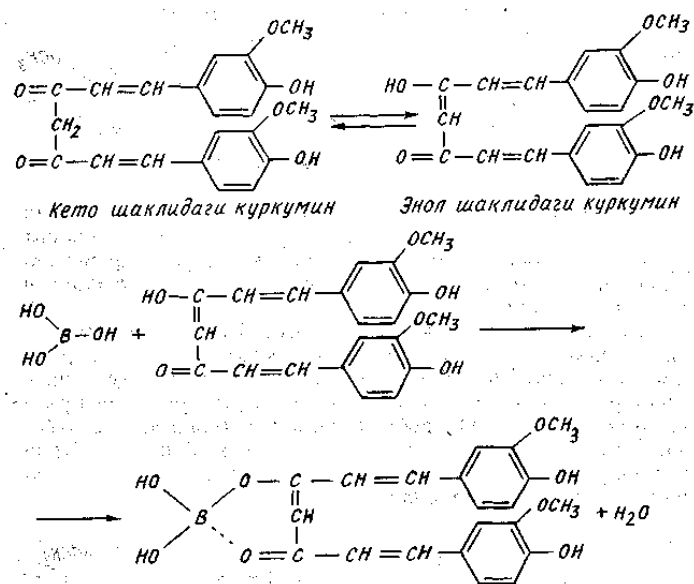


Bor kislotaning chinligi kuyidagi reaksiyalar yordamida aniklanadi. Masalan, uning spirtidagi eritmasi yondirilsa, yashil xoshiya berib alangalanib yonadi. Bunda spirt bilan bor kislotadan xosil bulgan murakkab boretilat efiri yonadi. /

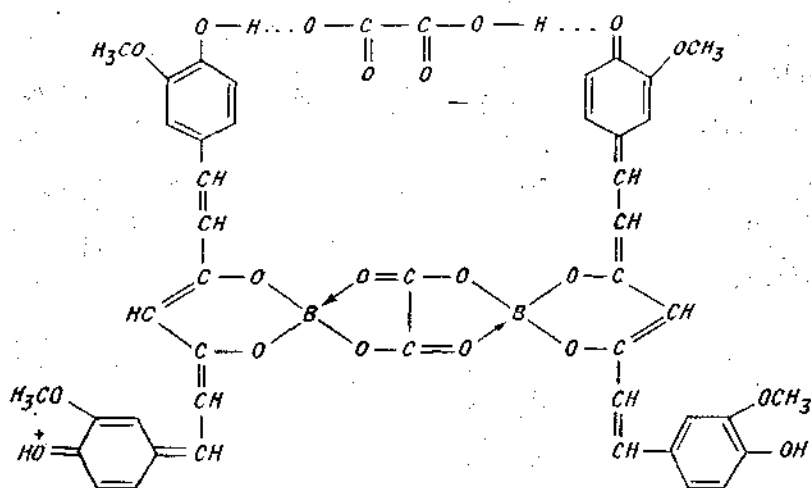


Xlorid kislota kushib nordonlashtirilgan bor kislota eritmasiga xullangan sarik rangli kurkum kogozi kuri-tilganda kizil-kungir rangga kiradi, keyinchalik kogoz ammiakeritmasi bilan xullansa, u kora-yashil rangga utadi. Kurkum kogozidagi rang uzgarishi undagi kurkumin

moddasi-ning bor kislota bilan kizil rangli kompleks birikma xosil kilishi natijasidir. Kurkumin moddasi ikki xil toutomer shakl uzgarishida uchraydigan buyok modda bulib, kimyoviy tuzilishi jixatidan u kurkumindiferuloilme-tandan iborat.



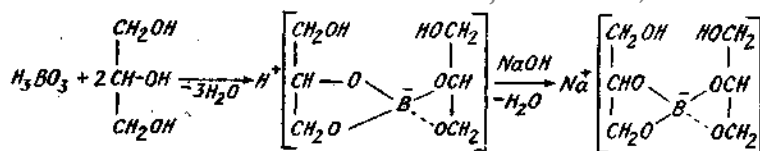
Bu erda shuni xam aytib utish kerakki, reaksiya oksalat kislota ishtirokida olib borilsa, u bor kislotaning kurkumin bilan kizil rangli, ichki kompleks birikma xosil kilishini tezlashtiradi. Ushbu kompleks birikma rozotsia-ninga nisbatan, bir muncha murakkab tuzilishga ega bulib, rubrokurkumin deb ataladi.



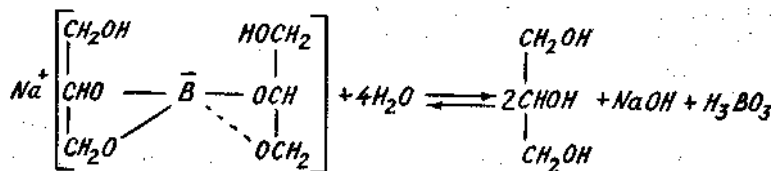
Xloratsetat, salitsil va r-oksinaftoy yugslotalar xam ushbu xossaga ega.

Bor kislota tarkibida yot kushilmalardan margimush va turli mineral kislotalar bulmasligi kerak. Preparat tarkibida xlorid, sulfat, kalsiy, temir va ogir metall birikmalarining bulishiga Davlat farmakopeyasi cheklangan mikdorda, standart darajada ruxsat etadi.

Bor kislota juda kuchsiz kislota bulganligi sababli, uning mikdorini kuchli ishkorlar bilan bevosita titrlab anikdash mumkin bulmaydi. SHuning uchun xam uning mikdorini aniklash glitserin ishtirokida birmuncha kuchli kislota xossaligi, glitseroborat kompleks birikmasiga utkazib, sungra fenoltalein indikatorini buyicha natriy gidroksidning 0,1 mol/l eritmasi bilan suyuqlik kizil rangga utgunicha titrlanadi.



Titrlash jarayonida xosil bulgan natriy glitseroborat kompleks tuzi eritmada glitserinning etarli darajada. bulmay kolishi sababli gidrolizlanib, suyuqlikka ishkoriy muxit yaratadi va titrlash ekvivalent nuqtasiga etmay tu-rib, suyuqlik kizil tue olishi mumkin.



SHuning uchun xam suyuqlik titrlash jarayonida kizil rangga buyalishi bilan, unga kushimcha ravishda glitserin kushiladi. Agar rang uchib ketmasa, bu titrlashni ekvivalent nuqtasiga etmaganini kursatadi va titrlash davom ettiriladi.

, Bor kislotaning 1—4 % li eritmaları sirtidan antiseptik modda sifatida ishlatiladi. Uning rux sulfat bilan bulgan eritmasi kuzga tomizish uchun, spirtagi eritmasi esa kulok tomchisi sifatida kullanadi, 5—10% li surtma va sepma dori xolida teri kasalliklarini davo-lashda ishlatiladi.

Preparat ogzi maxkam yopiladigan idishlarda saklanadi.

NATRIY TETRABORAT. BURA

Natrii tetraboras. Natrium tetraboricum. Borax

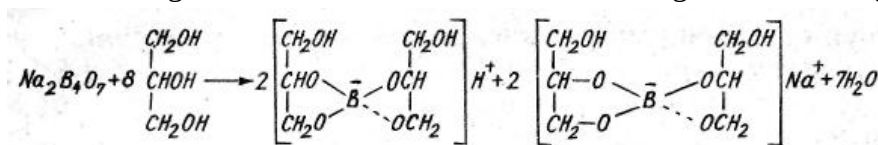
$Na_2B_4O_7 \cdot 10H_2O$:

M. m 381, 37

Natriy tetraboratni, tabiiy borakalsid minerali yoki bor kislotasi eritmasiga isitilgan natriy karbonat eritmasi ta'sir ettirib olinadi. Sungra filtrlanadi va filtratni tuyingunga kadam buglatiladi. Keyinchalik suyuqlikni sovutish yuli bilan natriy tetraboratni kristall xolida ajratib olinadi.

Natriy tetraborat, rangeiz, tinik kristall yoki ok kristall kukun bulib, suvda va glitserinda eriydi. Kaynok suvda juda engil eriydi spirta erimaydi. U ochik xavoda uz tarkibidagi kristallik suvini qisman yukotadi.

Natriy tetraboratning suvdagi eritmasi ishkoriy mu-xitga ega bulib, uning glitserindagi eritmasi esa glitseroborat kislotasi x,osil bulishi xisobiga kislotasi muxitga egadir.



Natriy tetraboratning chinligini aniklash uchun, tuyni rangeiz alangaga tutilganda alanganing rangeiz qismini sarik rangga buyaydi. Bu bilan preparatdagi natriy ioni borligi isbotlanadi. Natriy tetraborat tarkibidagi borni xam bor kislotaga kilingan reaksiyalar yordamida aniklanadi. Buning'uchun preparatning xlorid kislotasi solingan eritmasiga kurkum

KOROZI botiridsa, u kizil-kungir rangga kiradi. Preparatga bir necha tomchi konsentrlangan sulfat kislota ishtirokida spirt kushib yondirilganda yashil alanga berib yonadi. Natriy tetraborat tarkibida (bor kislota lavxasida keltirilgann yot moddalardan tashkari) kushimcha ravishda karbonat va margimush birikmalarining bor-yukligi tekshi-riladi.

Natriy tetraboratning mikdori neytrallash usuli buyicha aniklanadi. Bunda tortib olingan anik mikdordagi preparatning eritmasi metiloranj indikator ishtirokida suyaklik kizil-tuk sarik rangga utgunga kadar, xlorid kislotaning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



Natriy tetraborat xam bor kislotaga uxshash, sirtidan antiseptik modda sifatida ishlatiladi. U ogzi jips yopiladigan idishlarda saklanadi.

VISMUT BIRIKMALARI

Vismut tabiatda erkin xolda uchramaydi. Uning tabiatda kup tarkalgan birikmalariga EI_2Oz — vismut oxrasi va Bi_2S_3 — vismut yaltirogi kiradi. Tibbiyotda vismut birikma-laridan uning asos nitrat tuzi — vismut gidroksinitrat burishtiruvchi modda sifatida keng kullanadi.

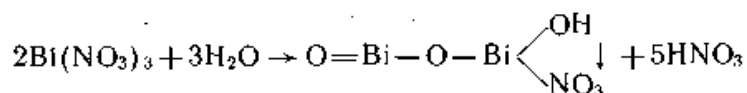
VISMUT GIDROKSINITRAT. VISMUT ASOS NITRAT

Bismuthi subnitras. Bismuthum subnitricum

Preparatning olish jarayoni kuyidagi reaksiyalardan iborat. Bunda avval sof metall xolidagi vismutni konsentrlangan nitrat kislotada eritib, uning normal nitrat tuzi olinadi.

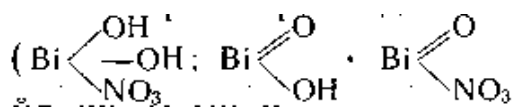


Sungra vismut nitratni kaynok suv bilan ishlab gidro-lizlanadi.

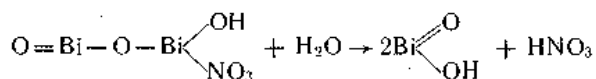


Gidroliz natijasida ok chukma xolda ajralib chikkan vismut gidroksinitratni ajratib olinib, suv bilan yuviladi va 30°S xaroratda kuritiladi. Preparatning kimyoviy tarkibi ma'lum bir kurinishga ega bulmaydi: Ammo uni yukorida keltirilgann formula kurinishidagi tarkibiy qismi DF talabiga birmuncha moe keladi.

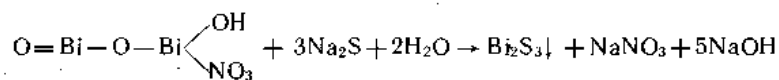
Vismut gidroksinitrat tarkibida vismutning yana boshka asos tuzlariva b. k.) kushilma sifatida bulishi mumkin



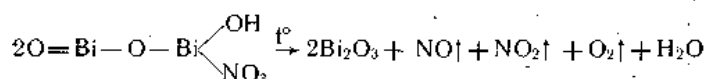
Vismut gidroksinitrat fizikaviy xossasi jixatidan ogir, ok, amorf yoki mikrokristallik kukun modda bulib, suv va spirta erimaydi, mineral kislotalarda yaxshi eriydi. Suv bilan ishlangan preparat, kuk lakmus kogozini kizil rangga buyaydi. Bu preparatning suvda juda kam bulsa-da gidrolizlanib, unda kislotali muxit yaratishi bilan tushuntiriladi.



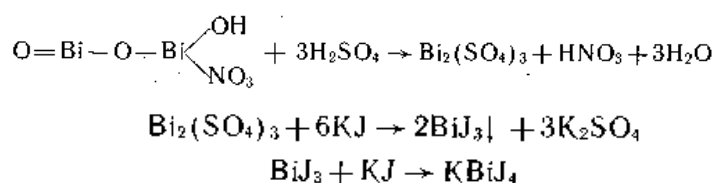
Vismut gidroksinitratning chinligini aniklash uchun, unga xlorid kislota ishtirokida natriy sulfid eritmasi kushib kaynatiladi, bunda kungir-kora rangli vismut sulfid xosil buladi.



Preparatning kuruk xoldagisi yukori xaroratda k,izdi-rilganda, u sarik rangli vismut oksidiga utadi va shu bilan birga kungir rangli azot (IV)-oksid gazini ajratib chikaradi.

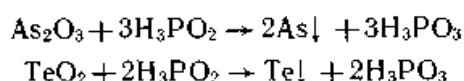


Vismut gidroksinitratning sulfat kislotaladagi eritma-siga kaliy yodid eritmasini kushganda kora chukma xolida vismut yodid chukadi. U kaliy yodidning ortikchasida erib, • tuk-kungir rangli kompleks tuzga utadi.

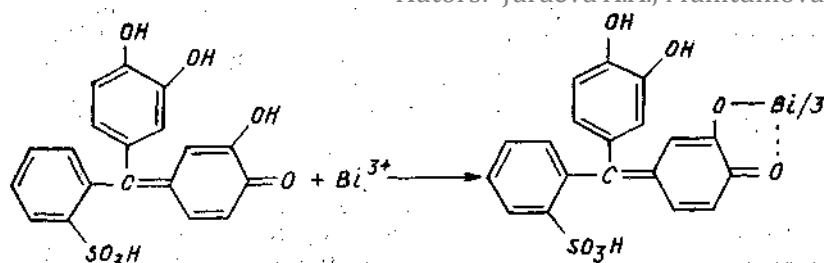


Preparatning tozaligini aniklashda, uning tarkibiga turli sabablarga kura kushilib kolishi mumkin bulgan yot moddalar xlorid, sulfat, margimush, temir, kurgoshin, mis, alyuminiy va ishkoriy metall birikmalari oddiy analitik reaksiyalar yordamida tekshirib kuruladi. Masalan, mis birikmalarining bor-yukligini bilish uchun, preparatni nitrat kislotaladagi eritmasini ammiak eritmasi' bilan ishlanilganda preparatdagi vismut, gidroksid xolida chukadi, uning tarkibiga mis birikmalari kushilib kolgan

bulsa, u xolda mis kuk rangli kompleks tuz shaklida eritmada koladi. Uni ayniksa filtratda anikrok kurish mumkin. Preparat tarkibida yot kushilmalardan margimush va tellur birikmalarini anikdashda, uning ma'lum mikdori kizdiriladi. Keyin uni xlorid kislotalada eritib, Bugo — Tile reaktivi kushiladi. Bunda suyaklikda kungir rang yoki chukma paydo bulsa — margimushning, kora rangli chukma esa tellurning borligini bildiradi.



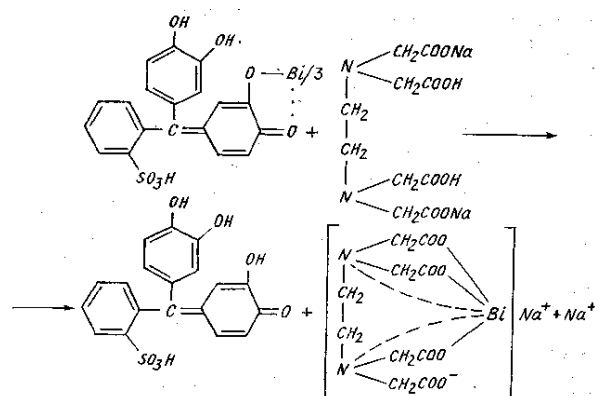
Vismut gidroksinitratning mikdori trilonometrik usul buyicha aniklanadi. BuNing uchun tortib olingan prepa-ratning anik mikdorini nitrat kislotalada eritib, pirokate-xin-binafsha indikator ishtirokida suyaklik kuk rangdan sarik rangga utgunga kadar trilon B ning 0,05 mol/l eritmasi bilan titrlanadi. Usulning mox,iyati shundan iboratki, kislotali muxitda sarik rangli pirokatexin — binafsha indikator vismut ioni bilan kuk rangli kompleks tuz xosil kiladi.



Pirokatexin — binafsha kislotali muxitda sarik rangda buladi

Indikatorning vismut bilan Xosil kilgan kompleks tuzi kuk rangda buladi

Keyinchalik titrlash jarayonida trilon B eritmadagi va indikator bilan kompleks birikkan vismutning barchasini uziga biriktirib olib, birmuncha mustaxkam kompleks tuzga utkazadi. Natijada indikator avvalgi sarik rangli x,oliga utadi. Bu esa reaksiyaning ekvivalent nuktasiga etganligini bildiradi.



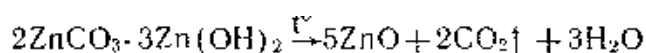
Preparat anik bir kimyoviy tarkibga ega bulmaganligi gababli, uning mikdori Bi_2O_3 ga nisbatan aniklanadi. Vismut oksid preparat massasining 79—82 % ni tashkil kilgan bulishi lozim.

Vismut gidroksinitratni tibbiyotda burishtiruvchi va ba'zi x,ollarda esa antiseptik modda sifatida me'da va ichak kasalliklarida 0,25—0,5 g dan kuniga 2—3 marta pchiriladi. Uni yana teri va shillik, kavatlar yalliglanganda sirtan 5—10 % surtma dori yoki seyma xolida ishlatiladi. Preparat tabletka shaklida 0,25—0,5 g dan chikariladi. Vismut preparatlari ogzi maxkam yopiladigan idishlarda korongi joylarda saklanadi.

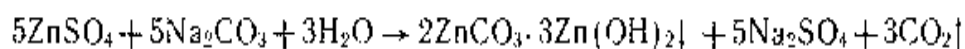
RUX BIRIKMALARI

Rux	er	pustlogining	taxminan	0,02	foizini	tashkil
kiladi.	U,	kadmiy	va	simob	elementlari	bilan
snstemaning		ikkinchi	guruadda	rux	guruxchasini	tashkil
kiladi.	Rux	tabiatda	turli	birikmalar	xolida	uchraydi.
Ulardan	eng	kup	uchraydigan	birikmalarga	ZnS—aldama	
rux	va	ZnCO_3 —galley	minerallari	kiradi.	Rux	konlari
Kozogiston,		Uzbekistan,	Ural,	SHimoliy	Kavkaz,	Sibir,
Uzok	SHark	noxiyalarida	joylashgan.	Tibbiyot	amaliyotida	
rux	birikmalaridan	rux	oksid	va	rux	sulfat
sirtan	burishtiruvchi	va	antiseptik		modda	sifatida

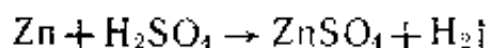
...latiladi. Bu preparatlarning ikkalasi xam DF ga kiritilgan. Pyx oksidi pyx gidroksikarbonat tuzini yukori xaroratda (300°S) kizdirib olinadi.



Rux gidroksikarbonat tuzini, uz navbatida rux sulfat eritmasiga issik natriy karbonat eritmasi kushib olinadi.



Sof ruxga suyultirilgan sulfat kislota ta'sir ettirish rux sulfatni olishda asosiy usul xisoblanadi.



Rux sulfatni eritmadan ZnSCN* 7Ng.O 'xolida kristallash yuli bilan ajratib olinadi.

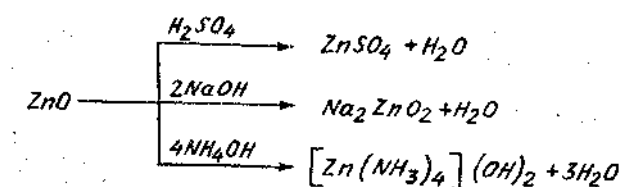
RUX OKSID

Zinci oxydum

ZnO

M.m. 81,37

Ok yoki biroz sargimtir, amorf kukun modda bulib, suv va spirtida deyarli erimaydi, mineral kislotalarda, ishkorla-rida va ammiak eritmasida eriydi. Bu preparatning amfoter xossaga ega ekanligini bildiradi.



RUX SULFAT

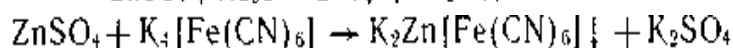
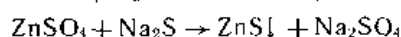
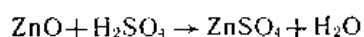
Zinci sulfas

ZnSO₄·7H₂O

M.m. 287,54

Rangsiz, xidsiz, tinik kristall yoki mayda kristall kukun bulib, suvda juda engil eriydi, spirtida erimaydi. Rux, sulfatning suvdagi eritmasi kislotali muxitga ega.

Rux oksid va rux sulfatlarning chinligi ulardagi rux ionini natriy sulfid va kaliy geksatsianoferrat (II) erit-malari ta'sirida ok chukma xolida chuktirib aniklanadi.

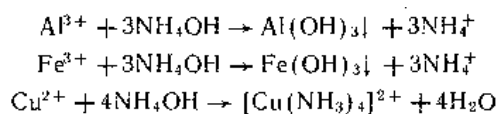


Rux oksid kizdirilganda sarik tue oladi, sovitlsa, kaytadan ok tusga kiradi. Preparatning ushbu xossasidan uning chinligini aniklashda xam foydalaniladi.

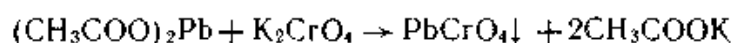
Rux sulfat tarkibidagi sulfat ioni odatdagicha bariy sulfat xolida chuktirib isbotlanadi.

Rux oksid va rux sulfatlarning tozaligini tekshi-rishda ular tarkibida yot moddalardan alyuminiy, temir, mis, kurgoshin va boshka ogir metall birikmalarining bor-yukligini aniklanadi. Buning uchun rux sulfatning suvdagi eritmasiga yoki rux oksidning suyultirilgan

sulfat kislotaldagi eritmasiga ishkoriy muxitgacha ammiak kushila-di. Suyuklikda loykalanish yoki biror rang paydo bulmasli-gi kerak. Aksincha, preparat tarkibiga alyuminiy birikmasi kushilib kolgan bulsa, unda ok, temir kungir-kizil rangli loyka, mis esa suvda eruvchan kuk kompleks tuz xosil kiladi.



Rux sulfatning tarkibida yot kushilma sifatidagi kalsiy va magniy ionlarini uning ammiakli eritmasidan natriy gidrofosfat eritmasi ta'sirida MgHPCu va SaNRS>4 ok chukma x,olida chuktirib bilinadi. Rux oksidi tarkibida yot kushilma sifatida kurgoshin birikmalarining bor-yukligini bilish uchun, uning sirka kislotaldagi eritmasiga kaliy xromat eritmasi kushiladi. Bunda sarik chukma (loyka) xosil bulmasligi kerak.



DF talabiga kura, rux sulfat uz tarkibida xlorid va nitrat birikmalarini saklamasligi kerak. Nitratlarni odatdagicha difenilaminning konsentrlangan sulfat kis-logadagi eritmasi ta'sirida kuk rang berishiga karab, xlor ionini esa kumush xlorid xolida chuktirib aniklanadi.

Rux oksid va rux sulfatlarning mikdori magniy va kalsiy birikmalari kabi kompleksometrik usul buyicha .shiklanadi. Bunda rux sulfat eritmasini ammiakli bufer na kislotali maxsus xromkora indikator ishtirokida trilon B ning 0,05 mol/l eritmasi bilan suyuklik kizil-binafsha rangdan kuk rangga utgunga kadar titrlanadi. Rux oksidini aniklashda avval ' uni suyultirilgan sulfat kislotalda eritib, keyin titrlanadi.

Rux oksidi burishtiruvchi, kurituvchi va antiseptik modda sifatida sirtdan sepma, surtma va pasta shaklida kulla-nadi.

Pyx sulfatning 0,1 %, 0,25 % va 0,5 % li eritmalari urologiya amaliyotida (uretrit, vaginit) va boshka ka-salliklarni davolashda ishlatiladi. Rux sulfatni yana 0,1—0,3 g dan kustiruvchi modda sifatida ichiriladi. Uni kukun shaklida va 0,25 % li eritmasining 2 % li bor kislota bilan bulgan eritmasi kuzga tomizish uchun 10 ml dan shisha idishlarda chikariladi.

Rux sulfat (B ruyxatida) va rux oksidlari ogzi max-kam yopiladigan idishlarda saklanadi.

YOD

Jodum

A. m. 126,92

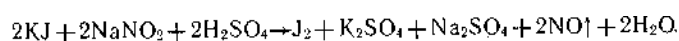
Yodni birinchi marta 1811 yilda fransuz fabrikanti Kurtua suv utlarining kulidan ajratib olgan. Yod buglari binafsha rangli bulgani uchun unga yod (yunoncha «yodes» — binafsha demakdir) deb nom berilgan. Yod tabiatda turli birikmalar, jumladan natriy, kaliy yodid, kalsiy yodat — loutarit — $\text{Ca}(\text{JO}_3)_2$, natriy yodat NaJO_3 xolida uchraydi. Yod birikmalari juda oz mikdorda dengiz suvida (0,01—0,04 mg/l), dengiz suv utlari (suv karami, fukus va kizil filofoalar) organlarida 0,5—0,2% va undan ortik buladi. Yod birikmalari. neft burg kuduk suvlari tarkibida 1 litr suvda 10 mg dan 100 mg gacha buladi. Yod CHili, Peru va Boliviya davlatlaridagi selitra konlarida 1 % gacha natriy yodat xolida uchraydi. U tirik organizmdaturli murakkab moddalarni, jumladan kalkonsimon bez ishlab chikaradigan tiroksin, uch yod tironin gormonlari tarkibida xam uchraydi. Rossiyada birinchi marta 1915 yilda rus olimlaridan L. V. Pisarjevskiy va N. D. Averkievlar Kora dengiz suv utlari kulidan yodni olish ustida tajriba utkazib, Ekaterinaslavda (X,ozirgi Dnepropetrovsk) yod ishlab chikarish zavodi kurilishiga asos

soldilar. Bu zavod uz faoliyati davrida, ya'ni birinchi jaxon urushi yillarida, atigi 200 kg yod chikarar edi. Albatta bu mikdordagi yod unga bulgan talabni mutlako ta'min eta olmas edi. Grajdanlar urushi davrida zavod vayron bulib ketdi.

K,ora dengiz suv utlaridan yod olish ustida ishlayotgan bir vaktda, professor V.'E. Tishchenko va A. I. SHustovlar xabarligida ok dengiz suv utlari xam tekshirila boshlandi va V. E. Tishchenko tashabbusi bilan Arxangelsk shaxrida yod ishlab chikarish zavodi kurildi. Lekin u xam yodga bulgan talabni kanoatlanitirmas edi. Zavod 1925—1926 yil-larga borib 250—300 kg dan ortik yod ishlab chikara olmadi. 1924 yildan boshlab sobik Butunittifok ilmiy tekshirish kimyo-farmatsevtika instituti (BITKFI) olimlari tomoni-dan Boku noxiyalaridagi parmalangan neft burg-kuduk suvlaridan yod olish usullari xam keng mikiyosda urganila boshlandi. SHu yillarda professor O. YU. Magidson xabarligida bir gurux olimlar yodni neft burg-kuduk suvlaridan adsorbsiya yuli bylan; olish usulini kashf etdilar. Bu usul buyicha yodni olish jarayoni kuyidagi boskichlardan iborat:

1. Neft burg-kuduk suvini neft va uning tarkibidagi turli naften kislotalar xayda mexanik moddalardan tozalash.

2. Suv tarkibidagi yod ionini (kaliy va natriy yodidlar xolida buladi) sulfat kislota ishtirokida natriy nitrit bilan kuyidagi kimyoviy tenglama buyicha oksidlab olish:



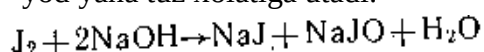
3. Burg-kuduk boskichi,	suvidan reaksiya	yod natijasida	olish ajralib	jarayonining chikkan	navbatdagi mayda
dispers xolidagi	erkin	yodni	faollangan	(aktivlangan)	

lista kumir bilan adsorbsiyalashdan iborat:

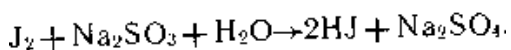
- yod+kumir-isumir—yod.

4. Yod tarkibidan yordamida	olish natriy desorbsiya	jarayonining gidroksid kilib	turtinchi yoki olish bilan	boskichi natriy tugaydi.	yodni sulfit Bunda	kumir eritmasi erkin

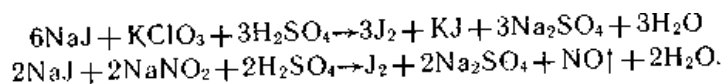
yod yana tuz xolatiga utadi:



yoki



5. Jarayonning oxirgi boskichida eritmadan yodidni yana kaytadan sulfat kislota ishtirokida kaliy xlorat yoki natriy nitrit bilan oksidlab yodni erkin xoliga utkaziladi:



Yodni kaysi yul bilan olishdan kat'iy nazar, uning tarkibi etarli darajada toza bulmaydi. SHuning uchun xam keyinchalik uning tarkibiga kushilib kolishi mumkin bulgan organik va mineral moddalardan ajratish maksadida sublimatsiya (kuruk xaydash) yordamida yoki konsentrlangan sulfat kislota bilan ishlab tozalanadi.

Xozirgi vaktda burg-kuduk suvlaridan yod olish asosiy usul bulib, u iktisodiy jixatdan arzon va yodga bulgan talabni gula kondiradi. Burg-kuduk suvlaridan brom va bor birikmalari xam olinadi.

Yod kulrangrok koramtir tusli yaltirok va uziga xos ut-kir xidli kristall modda bulib, oddiy xaroratda asta-sekin buglanadi, kizdirilganda esa binafsha rangli bug xoliga utadi.

Yod suvda juda kam eriydi, spirt, efir, xloroform va boshka organik erituvchilarda yaxshi eriydi. Uning suvda eruvchanligi kaliy va natriy yodidlar ishtirokida kompleks birikmaga (*Kh*) utishi xisobiga oshadi.

Ushbu kompleks tuz bekaror bulganligi uchun uzidan erkin yodni oson ajratadi. Preparatlarning suv, spirt va efirdagi eritmasi tuk kungir, xloroform va uglerod sulfiddagi eritmalari esa binafsha rangga buyalgan buladi.

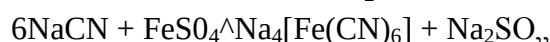
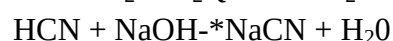
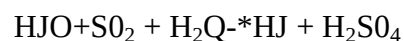
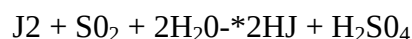
Yodning chinligini aniklashda, uning suvdagi kaliy yodidli eritmasiga bir tomchi kraxmal eritmasi tomizilsa, suyuqlik kuk tue oladi. Uni kaynatilsa eritma rangeizlana-di, kaytadan sovitilsa yana uzining avvalgi kuk rangiga utadi.

Preparatni tozaligini aniklashda uning tarkibida yot kushilmalardan yodsian birikmasi bor-yukligini berlin lazuri x,osil kilish reaksiyasi buyicha aniklanadi. Buning uchun maydalangan preparatning namunasini suv bilan chaykatib suziladi. Keyinchalik filtratni sulfid kislotasi'irida rangeizlantiriladi va unga temir (II)-sulfat,

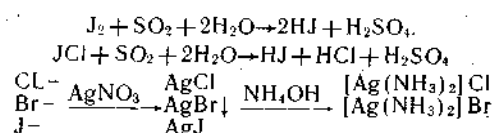
13—6543

193

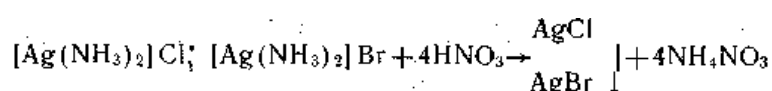
temir (III)-xlorid va natriy gidroksid eritmalari kushib isitiladi. Bunda yodsianidagi sian KOLDIRI temir (II)-sulfat bilan natriy geksatsianoferrat (II) ga utadi. Ke-yin aralashmaga suyultirilgan xlorid kislotasi kushiladi. Kuk rangli berlin lazuri x,osil bulsa, bu preparat tarkibida yodsian borligini bildiradi:



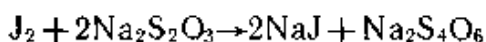
YUkorida olingan filtratning yana boshka bir kis-mida yot kushilma sifatida xlor, brom ionlari va yod-xloridlar aniklanadi. Buning uchun filtratni sulfid kislotasi'irida rangsizlantirilgandan sung unga kumush nitrat va ammiakning konsentrlangan eritmasini kushib chaykatiladi. Bunda xlor va brom ionlari kompleks tuz x,olida eritmaga utadi:



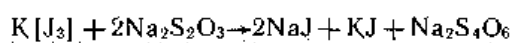
Keyinchalik aralashmani filtrlab, filtratga suyultirilgan nitrat kislotasi kushiladi. Suyuklikda loykalanish ruy bersa, bu preparat tarkibiga xlor va bromni yot birikmalari kushilib kolganligidan darak beradi.



Yodning mikdorini aniklashda, uning tarozida tortib olingan namunasini dastavval kaliy yodidning suvdagi eritmasida eritib, sung kraxmal indikator ishtirokida natriy tiosulfatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrla-nadi.



Yod eritmasida kaliy yodid bilan kompleks birikkan xolda bulganligi uchun reaksiyani kuyidagicha xam yozish mumkin.



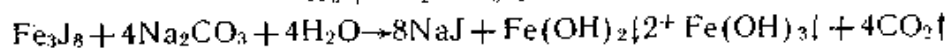
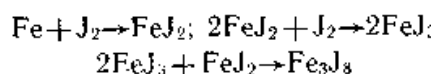
Yodning 5 % va 10 % li spirtidagi eritmalari (Solutio jodi spirituosa 5 %, 10 %) tibbiyotda temiratkini, zambu-ruglar chikaradigan teri kasalliklarini davolashda x;amda sirtki zararsizlantiruvchi modda sifatida kullanadi. Yodning spirtli va kaliy yodidli suvdagi eritmalari endemik bukuk kasalligida ichish uchun beriladi. Yod jips berkiladigan shisha tikinli (kopkokli) idishlarda, salkin va yoruglik tushmaydigan joylarda B ruyxati buyicha sak-lanadi. Yodning spirtli eritmalarini, ayniksa 10 % li eritmasini saklashda, uning oksidlovchi xossasini nazarda tutish kerak, chunki u belgilangan muddatdan uzok vakt saklanish natijasyda spirt bilan reaksiyaga kirishib, sirka aldegid, sirka kislota,, etilyodid, yodid kislota kabi moddalarni x,osil kiladi va ular xisobiga preparatda erkin yodning Mikdori kamayib ketadi. Odatda yodni 10 % li spirtidagi eritmasi bir oy muddatgacha saklanadi.

NATRIY VA KALIY YODID

Natrii jodidum, Kalii jodidum

NaJ	M. m. 149,89
KJ	M. m. 166,01

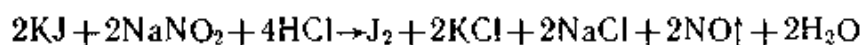
Natriy va kaliy yodidlar x,am ushbu elementlarning bromid tuzlariga uxshash olinadi. Bunda avval sof temir kirindisini sof yod kirindisi bilan kizdirib, temir (II)-yodid bilan temir (III)-yodid tuzlaridan tashkil topgan aralashma (Fe_3Jg) olinadi. Keyinchalik unga kaliy yoki natriy karbonat ta'sir ettirib, tegishli yodid tuzlariga utkaziladi.



Natriy va kaliy yodidlar shurtang-taxir, xidsiz, ok kristall kukun bulib, suvda juda engil eriydi, etanol va glitserinda eriydi. Ularning ikkalasi xam gigroskopik moddadir.

Preparatlarning chinligini, ulardagi natriy va kaliy ionlarini. ayni elementlarning xlorid va bromid tuzlari-ni aniklashda keltirilgann reaksiyalardan foydalaniladi.

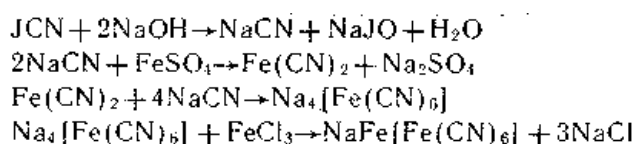
Preparatdagi yodid ionini kumush yodid sarik chukma x,olida chuktirib yoki kislotali muxitda birorta oksidlovchi modda (NaNO_2 ; $\text{FeCl}_a\text{-H}_2\text{O}_2$ va boshkalar) ta'sir ettirib, erkin yodni ajratib chikarish buyicha aniklanadi.



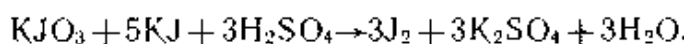
Reaksiya natijasida ajralib chikkan yod, suyuqlikka xloroform kushib chaykatilganda, uning katlamini binafsha rangga buyaydi.

DF	talabiga	kura	kaliy	va	natriy	yodidlar	uz	tarkibi-
da	yot	kushimchalardan	sulfat		(0,0001	dan	ortik),	temir

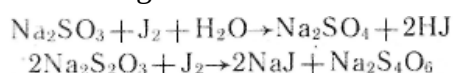
(0,001 dan ortik), mishyak (0,0001 dan ortik), orir metall (0,001 dan ortik), sianid, bariy, yodat kislota, tiosulfat, sulfit, nitrit tuzlarini saklamasligi kerak. Ularning xar kaysisi uziga xos reaksiyalar-yordamida aniklanadi. Masalan preparat tarkibidagi sion ionining bor-yukligi-ny sof yod tarkibiga uxshash berlin lazuri x,osil kilish reaksiyasi buyicha aniklash mumkin. Yod, ayniksa suv utlari va burg-kuduk suvlaridan olingan yod tarkibida yodsianid birikmasi (JCN) bulishi mumkin. Uni aniklashda preparat eritmasiga temir (II)-sulfat, temir (III)-xlorid va natriy gidroksid eritmasi kushgan xolda bir oz isitib, aralashma-ga xlorid kislota ta'sir ettirilsa, kuk rangli berlin lazuri xosil kiladi.



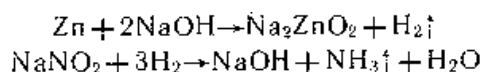
Preparatlarning suvdagi eritmalariga sulfat kislota va kraxmal eritmasi kushganda eritma rangsiz kolishi kerak. Aksincha, uning kuk rangga buyalib ketishi, preparatlar tarkibida yot modda sifatida yodat kislota tuzi kushilib kolganligini bildiradi, kaysiki eritmaga sulfat kislota ta'sir ettirish bilan kaliy yoki natriy yodidlardan erkin yodni oksidlab chikaradi.



Preparatlarning suvdagi eritmasiga kraxmal va yod eritmasi kushilganda suyuqlik kuk rangga buyalishi kerak. Unda yodning rangsizlanishi preparat tarkibida sulfit va tiosulfat tuzlari kabi kaytaruvchi moddalar borligini bildiradi.



Natriy va kaliy yodidlar tarkibida yot kushilmalardan nitrit tuzlarini quyidagi kimyoviy reaksiyalar buyicha aniklash mumkin.



Reaksiya natijasida xosil bulgan ammiak xididan va suv bilan xullangan kizil lakmus kogozining kuk rangga buyalishidan bilinadi.

„Natriy va kaliy yodidlar mikdori argentometrik (Fayans) usul buyicha aniklanadi. Buning uchun anik, mikdorda tortib olingan preparatning suvdagi eritmasiga bir necha tomchi sirka kislota va natriy eozinat indikatorini kushib, uni kumush nitratning 0,1 mol/l eritmasi bilan eritmadagi kizil rang tula chukmaga utmagunga kadar titrlanadi.

Natriy va kaliy yodidlarni organizmda yod etishmasli-gi natijasida kelib chikadigan gipertireoz, endemik bukuk kasalliklarini davolashda, shuningdek nafas yullari va kuz kasalliklarini (katarakt, glaukoma va x,. k.) davolashda eritma va mikstura xolida 0,3—1 g, kuniga 3—4 marta ichiriladi.

Yod preparatlari ogzi maxkam yopiladigan kungir shisha idishlarda saklanadi.

Nazorat savollari

1. Vodorod peroksid va uning quruq shakldagi preparatlarini aytib bering
2. Olingugurt preparatlarining tasniflanishi va tahlili?
3. Bor birikmalari tasniflanishi va tahlili?
4. Vismut birikmalari tasniflanishi va tahlili?
5. Rux birikmalari tasniflanishi va tahlili?

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 "Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalari" Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O'zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushego issledovatelya - ximika“, Leningrad, „Ximiya“, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennye sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.
8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

6-mavzu: Uglevodorodlar, atsiklik alkanlar galogen xosilalari, spirtlar, aldegidlar va uglevodlarning tibbiyotda qollaniladigan preparatlari

Reja:

1. Uglevodorodlar tahlili.
2. Spirtlarning olinishi.
2. Etil spirti va uning chinligini aniqlash.
3. Glitserin va uning chinligini aniqlash.
4. Spirtlarning miqdorini aniqlash.Spirtlarning ishlatilishi.
5. Aldegidlar guruhiga kirgan dori moddalari: formaldegid eritmasi, geksametilentetramin, xloralgidrat. Ularni sanoatda olinishi, chinligi, miqdorini aniqlash usullari, ishlatilishi.

Tayanch iboralar: *Uglevodorod, glitserin, spirt, aldegid, dori moddasi, formaldegid.*

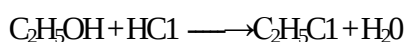
UGLEVODORODLARNING TIBBIYOTDA KULLANILADYGAN GALOGENLI XOSILALARI

Bu guruxni tuyingan uglevodorodlardagi vodorod atom-larining galogenlarga (F, Cl, Br, I)

almashilgan xosilalari Tashkil kiladi. Ular turli agregat (kattik, suyuq va gazsimon) xolatida uchraydi.

Galogenuglevodorodlar uziga xos xidli, ba'zilar esa rangli modda bulib, suvda deyarli erimaydi, organik erituvchilarda eriydi. Suyuq va gazsimon shakldagi galogenuglevodorodlar organizmga narkotik ta'sir kursatadi. Ularning narkotik ta'sir kursatish xossalari, tarkibiDagi galogen xiliga va soniga boglik. Galogen uglevodorodlar-ning xlorli xosilalarida narkotik ta'sir birmuncha kuchli aks etgan, bundan tashkari, uglevodorod molekulasidagi xlor atomining soni oshishi bilan, ularning narkotik ta'siri xam kuchayib boradi.

Galogen	uglevodorodlardan	tibbiyot	extiyojlari	uchun
etilxlorid,	yodoform	va	ftorotan	keng
kullanadi.	Ularni	kuyidagi	usullar	yordamida
olinadi.	-	-	-	sintez
Etilxlorid	va	yodoform	olishda	boshlangich-
sifatida	etil	spirt	kullanadi.	Etilxloridni
etil	spirtiga	gaz	xolidagi	vodorod
olinadi.	-	-	-	xlorid
-	-	-	-	ta'sir
-	-	-	-	zttir.ib
-	-	-	-	modda
-	-	-	-	sanoatda,

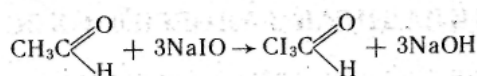
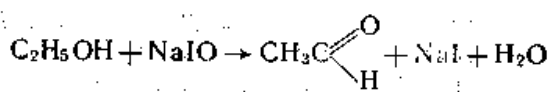
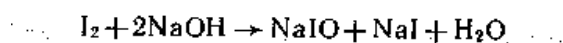


Reaksiya natijasida xosil bulgan suv, spirt bilan vodorod xlorid urtasidagi reaksiya kaytar tue olishiga sabab buladi. SHuning uchun xam reaksiya jarayonida muvozanatni ungga yunaltirish uchun reaksiyadan ajralib chikayotgan suvni boglovchi modda sifatida unGa suvsiz kalsiy xlorid yoki rux xlorid tuzlari kushiladi.

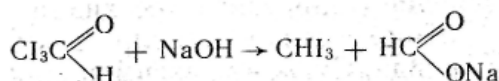
Etil xloridni yana ma'lum sharoitda etilenga gaz X.olidagi vodorod xlorid ta'sir ettirib xam olish mumkin.



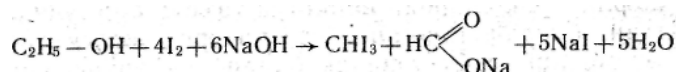
Yodoformni etil spirtiga natriy gidroksid eritmasi ishtirokida yod ta'sir ettirib olinadi. Undagi kimyoviy jarayonni kuyidagi tenglamalar buyicha ifodalash mumkin:



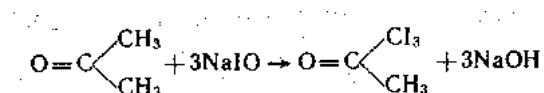
Reaksiya natijasida x,osil bulgan uch yodatsetaldegi ishkoriy muxitda tez parchalanib yodoform xosil kiladi.



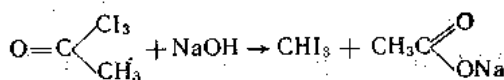
Yodoform olish reaksiyasini kuyidagi umumiy tenglama buyicha ifodalash mumkin.



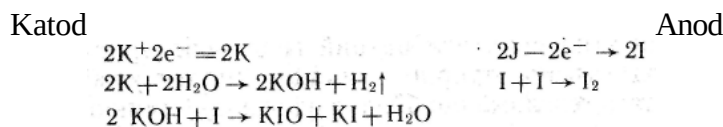
Yodoformni atsetonga ishkoriy muxitda yod ta'sir ettirib olinadi.



Reaksiya	natijasida	xosil	bulgan	uchyodatseton	eritma-
dagi	ishkoriy	ta'sirida	yodoform	va	atsetatga
parchalanadi.	,	,			

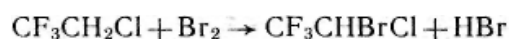


Yodoformni etil spirty yoki atsetondan elektrokimyoviy
usul buyicha xam olinadi. Bunda etil spirty yoki atseton
solingan kaliy yodid eritmasini elektroliz kilinganda,
katodda kaliy, anodda esa yod yigiladi. Sungra ular suvli
muxitda reaksiyaga kirishib, kaliy gipoyodid xosil
kiladi.



Keyinchalik xosil bulgan kaliy gipoyodid eritmadagi etil spirty yoki atseton bilan reaksiyaga kirishib, yukorida keltirilgann tenglamalar buyicha yodoform xosil kiladi.

Ftorotanni 1, 1, 1- ftor- 2- xlor etanga 465°S xaroratda brom ta'sir ettirib olinadi.



YUkorida olingan preparatlardan etilxlorid va ftoro-tan rangsiz suyuqlik bulib, ular uzaro xidi va ba'zi fizikaviy konstantalari (kaynash xarorati, zichligi) bilan farklanadi. Yodoform esa sarik kristall kurinishiga ega modda.

ETIL XLORID. XLORETIL

Aethyl chloridum



Rangsiz, uziga xos xidli va tez uchuvchan suyuqlik bulib, suvda kiyin eriydi, spirt va efir bilan yaxshi aralashadi. 12—13°S xaroratda. kaynaydi. Uning 0° xaroratdagi zichligi 0,919—0,923 g/sm³ ga teng. Etil xlorid tez alangalanuvchi . moddadir.

YODOFORM

Jodoformium



Preparat sarik rangli, uziga xos xidli yaltirok plastinka shaklida kristall yoki mayda kristall kukun suvda deyarli erimaydi, 75 kiem spirtida 25 kiem xloroformda, 10.kiem efirda eriydi. U .116—120°S xaroratda suyuqlanadi. Bundan xam yukori xaroratda esa parchalanib ketadi va binafsha rangli yod buglarini ajratib chikaradi.

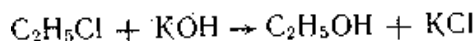
FTOROTAN

Phthorotanium. Fenothanum 1,1, 1- uch ftor- 2- xlor- 2- brometan

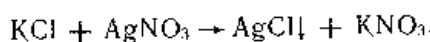


Ftorotan, xloroform xidini eslatuvchi rangsiz, tinik, ogir, xarakatchan va tez buglanuvchan, chuchmal va kuy-diruvchi ta'mli suyuqlik bulib, suvda kam eriydi, suv-siz spirtida, xloroform,

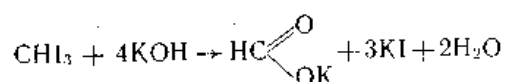
efir, uchuvchan va uchmaydigan moylarda xamda boshka organik erituvchilarning kupchiligi bilan yaxshi aralashadi. 49—51°S xaroratda kaynaydi. Uning zichligi 1,855—1,870 g/sm³ ga teng. Ftorotan yoruglik nurlariga nisbatan bekaror bulib, u parchalanib ketadi. Preparatning barkarorligini saklab turish maksadida unga stabilizator sifatida 0,01% mikdorda timol kushiladi. \ Etilxloridning chinligini aniklashda avval uni k'aytar sovitgich ulangan kolbada, kaliy gidroksidning spirtidagi eritmasi bilan suv xammomida ma'lum vaktgacha kaynatib darchalanadi.



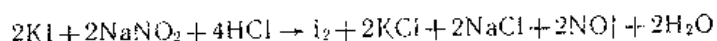
Sungra preparat tarkibidan ajralib chik,kan xlor ionini odatdagicha nitrat kislota muxitida, kumush nitrat ta'sirida amgliak eritmasida, eruvchan ok pishloksimon chukma xolida chuktirib aniklanadi.



Bu reaksiyadan yodoformdagi organik birikkan yodni aniklashda xam foydalaniladi.

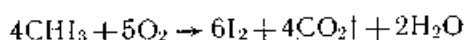


Keyinchalik ion xoliga utgan yodni kumush nitrat ta'sirida sarik rangli kumush yodid chukmasi xolida chuktirib aniklanadi yoki uni xlorid kislota muxitida va eritmaga xloroform kushib, natriy nitrit ta'sirida erkin yod ajralib chikishiga kura xam bilinadi.

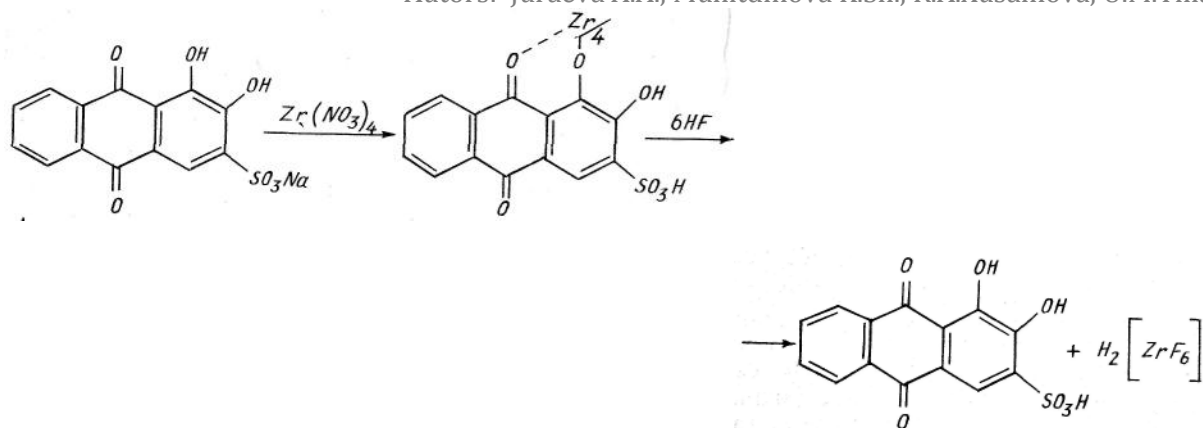


Bunda ajralib chikkan erkin yod suyukli'kdagi xloroform katlamini binafsha rangga. buyaydi.

Yodoformning kuruk uzini probirkaga solib kizdi-rilganda xam, u binafsha rangli erkin yod buglarini ajratib chikaradi.



Ftorotanning chinligini aniklashda avval uni sof metall Xolidagi natriy bilan kizdirib parchalanadi. Bunda organik birikkan xlor va brom bilan bir katorda ftor xam ion xolatiga utadi. Sungra aralashmani sovitib, suv bilan ishlab filtrlanadi. Filtratga atsetat kislota va yangi tayyorlangan alizarin kizil «S» buyogining eritmasi bilan sirkoniy nitratning xlorid kislotadagi eritmasidan iborat aralashmasi kushiladi. Bunda alizarin — kizilning sirkoniy bilan xosil kilgan kizil rangli kompleks birikmasi sarik rangga utadi. Bu ftorga xos reaksiya bulib, uning kimyoviy tenglamasini kuyidagicha ifodalash mumkin:



*Alizarin kizil, s"yana
kislo/pali militda
sarik rangli*

Davlat farmakopeyasi ftorotanning chinligini yana IK — spektroskopiya usulida standart eritma namunasi bilan takkoshlash buyicha aniklashni xam tavsiya kiladi.

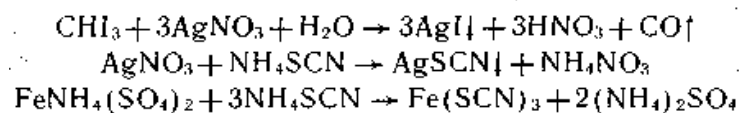
Ftorotanga konsentrlangan sulfat kislota kushilgan-da, uning solishtirma zichligi kislotanikiga nisbatan ogir bulganligi sababli, aralashmaning pastki katlamida koladi.

Kitobning bu qismida kurilayotgan preparatlarning tozaligini aniklashga DF da aloxida e'tibor berilgan. Ularning tarkibida yot modda sifatida sintezga olingan boshlangich moddalar va sintez jarayonida xosil buladigan turli oralik birikmalar, shuningdek preparatni saklash sharoitining buzilishi natijasida, organizmga noxush ta'sir kiluvchi birikmalar paydo bulishi mumkin.

Masalan, xloretilning tarkibiga yot modda sifatida, ba'zan uni sintez kilishda olingan boshlangich modda etil spirti kushilib koladi. Uning bor-yukligi odatdagicha yodoform xosil kilish reaksiyasi buyicha aniklanadi. Buning uchun preparatga yod va natriy gidroksid eritmala-rini kushib, yodoform xidining kelish-kelmasligi kuzati-ladi. Aslida yodoformning xidi kelmasligi kerak.

Davlat farmakopeyasida yodoform tarkibida yot modda-lardan sulfat, ogir metall va galogen ionlarining bulmasligi talab qilinadi. Yana uning tarkibida suvda eruvchan turli rangli moddalarning kushilib kolgan yoki kushilmaganligini tekshirib kurish tavsiya etiladi. Buning uchun ma'lum mikdordagi preparat namunasini suv bilan chaykatib filtrlanadi. Odatda filtrat rangsiz bulib kolishi kerak.

Davlat farmakopeyasiga kura ftorotan tarkibida yot kushilmalardan erkin xlor, brom, ularning ionogen xolida-gi birikmalarini shuningdek preparatdagi kislotali, ishkoriy muxitni va preparatni buglatganda uchib ketmaydi-gan moddalarni aniklash zarur. Ftorotanning barkarorli-gini oshirish maksadida unga kushilgan timolning mikdori-ni aniklash xam tavsiya qilinadi. Preparatning ma'lum mikdoriga va toza timolning tetraxlorometandagi maxsus tayyorlangan standart eritmalariga titan (IV)-oksid ta'sir ettiriladi va xosil bulgan sarik-kungir rang jadalligini takkoshlash orkali aniklanadi. Bu erda kurilayotgan galogen-uglevodorod preparatlaridan DF va fakat yodoformning mikdorini aniklash tavsiya kilingan. Uni Folgard usuli buyicha kuyidagicha aniklanadi: ma'lum mikdorda tortib olingan yodoformning spirtidagi eritmasi-ga nitrat kislota ishtirokida kumush nitratning 0,1 mol/l eritmasidan tegishli xajmda ortikcha kushib, sungra kolbani kaytar sovitgich ulagan xolda suv xammomida 30 minutgacha kaynatiladi. Kolbadagi suyuqlikni sovitib, keyin undagi reaksiyaga kirishmay kolgan kumush nitratning ortikchasini temir ammoniy achchik tosh indikator ishtirokida eritma kizil rangga utgunga kadar ammoniy roda-nidning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



Etilxlorid tez buglanuvchanligi uchun uni teri ustiga yuborilganda tanani kattik sovitadi va natijada bu erda sezuvchanlik vaktincha yukoladi. SHu sababli xam etilxloriddan kiska muddatli operatsiyalarda maxalliy ogrik koldiruvchi modda sifatida foydalaniladi.

Yodoformni sirtidan sepma, surtma dori, pasta, emulsiya va boshka dori turlari shaklida, antiseptik modda sifatida yaralarni davolashda kullanadi.

Ftorotan ingalyasion narkoz sifatida ishlatiladi. U tez va kuchli narkoz ta'sirga egaligi bilan farklanadi.

Etil xlorid maxsus ampulalarda yoki tikinli shisha idishlarda yorurlik ta'siridan ximoyalangan xolda salkin joylarda, B ruyxati buyicha saklanadi. Saklash jarayonida preparatning juda past xaroratda kaynashini va tez alanganuvchanligini e'tiborga olish zarur.

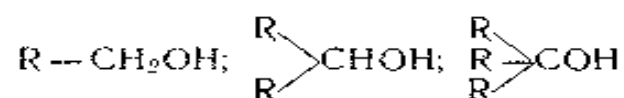
Yodoformni ogzi zich yopiladigan kungir yoki kora idishlarda, salkin va yorurlik tushmaydigan joylarda, saklanadi.

Ftorotanni ORZI maxkam yopiladigan kungir shisha idishlarda tuldirilgan xolda chikarilib, uni kuruk salkin va KopoHFH xonalarda «B» ruyxati buyicha saklanadi.

TIBBIET AMALIYOTIDA

ISHLATILADIGAN SPIRTLAR.

Uglevodorodlardagi vodorod atomining gidroksilga almashinilgan xosilalari spirtlar deb ataladi. Ulardagi gidroksillarning soniga ko'ra spirtlar bir atomli, ikki atomli, uch atomli va xokazo bo'ladi. Gidroksil guruxning qaysi uglerod atomiga birikkaniga qarab, ular birlamchi, ikkilamchi va uchlamchi spirtlarga bo'linadi.

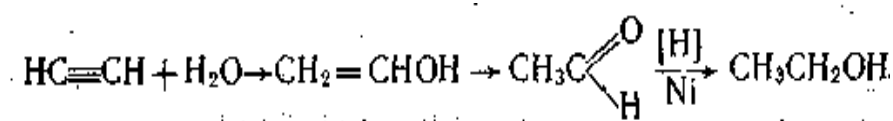


Spirtlarning olinishi.

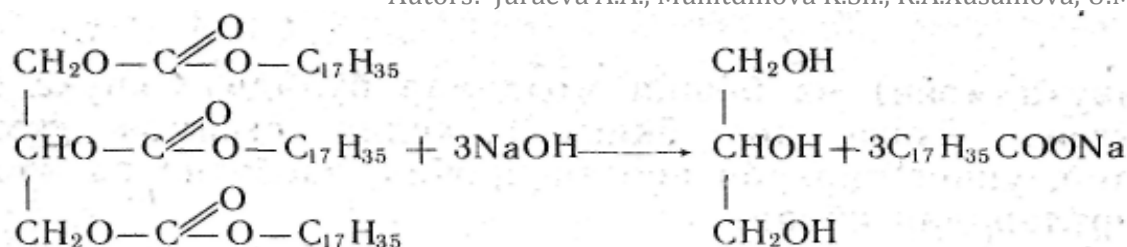
Etil spirtini asosan kraxmalga boy o'simlik maxsulotlaridan (makkajuxori, buqdoy, javdar, kartoshka) bir qator fermentlar ishtirokida bijqitish yo'li bilan olinadi.

Xozirgi vaktida sanoatda etil spirtini yoqoch chiqindisidan olish xam keng yo'lga qo'yilgan.

Etil spirtini etarli darajada atsetilen va etilenlardan sintez qilib xam olinadi.



Glitserinning olinishiga kelganda, uni ilgari moylarni ishqorlar ta'sirida quyidagi reaksiya bo'yicha gidrolizlab olish (sovun ishlab chiqarishda) birdan-bir usul xisoblanib kelar edi

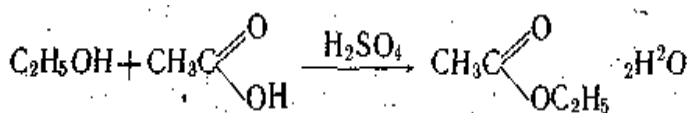


Xozirgi vaqtda glitserinni moylarni avtoklavlarda yuqori xaroratda (220°S) va bosim ostida (2200 atmosfera bosimida), suv buqlari yordamida gidrolizlab olinadi.

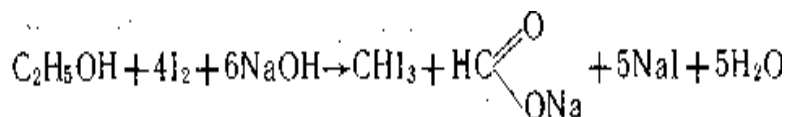
ETIL SPIRTI.

Spiritus aethylicus.

Etil spirt rangsiz, tiniq o'ziga xos xidli, uchuvchan va tez alangalanuvchi suyuqlik bo'lib, suv, efir, xloroform, atseton va ba'zi boshqa organik erituvchilar bilan yaxshi aralashadi. U 78°S xaroratda qaynaydi. Preparat tarkibida 96—95% etil spirt bo'lib, uning zichligi, 0,808—0,812 g sm³ ga tengdir. Etil spirtining chinligi meva xidini eslatuvchi etilatsetat efiri xosil qilish reaksiyasi bo'yicha aniqlanadi. Uni etil spirtining kontsentrlangan sulfat kislotadagi aralashmasiga sirka kislota ta'sirida qizdirib olinadi.



Etil spirtining chinligini yana yodoform xosil qilish reaksiyasi bo'yicha xam aniqlanadi. Bunda etil spirtiga natriy gidroksid va yod eritmaları qo'shilganda o'ziga xos yodoform xidi keladi. U sekin-asta sariq, cho'kma xolida cho'kadi.



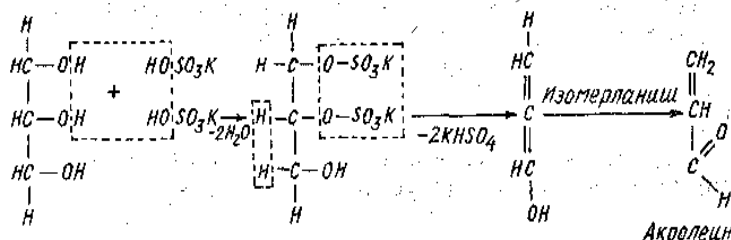
GLITSERIN

Glycerinum

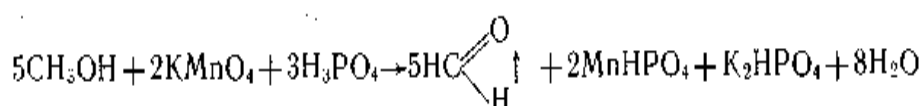
Tibbiyot extiyohlari uchun ishlatiladigan glitserin biroz chuchmal mazali, rangsiz, qidsiz va tiniq siropsimon suyuqlik bo'lib, suv va spirt bilan yaxshi aralashadi, efir va moylarda deyarli erimaydi. Uning zichligi 1,225—1,235 gG`sm³ ga teng bo'lib, tarkibida 84—88% glitserin bo'ladi.

Glitserinning chinligini akrolein xosil qilish reaksiyasi bo'yicha aniqlanadi. Buning uchun glitseringa suv tortib oluvchi modda sifatida kaliy bisulfat va suvsiz magniy sulfat qo'shib qizdirilganda, o'tkir qo'lansa xidli, to'yinmagan aldegid-akrolein xosil qiladi.

Reaksiyani quyidagi tenglama bo'yicha ifodalash mumkin.



Davlat farmakopeyasida, spirtning tozaligiga katta talab qo'yilgan. Uning tarkibida yot moddalardan xlorid sulfat, oqir metall ionlari, shuningdek aldegid, metanol, furfuro, kaytaruvchi, oshlovchi, asos xossali moddalarning bor-yo'qligi tekshirilib ko'riladi. Spirt tarkibiga qo'shilib qolishi mumkin bo'lgan metanolni aniqlash uchun uni, avval fosfat kislotasihtirokida kaliy permanganat yordamida oksidlab formaldegidga o'tkaziladi.

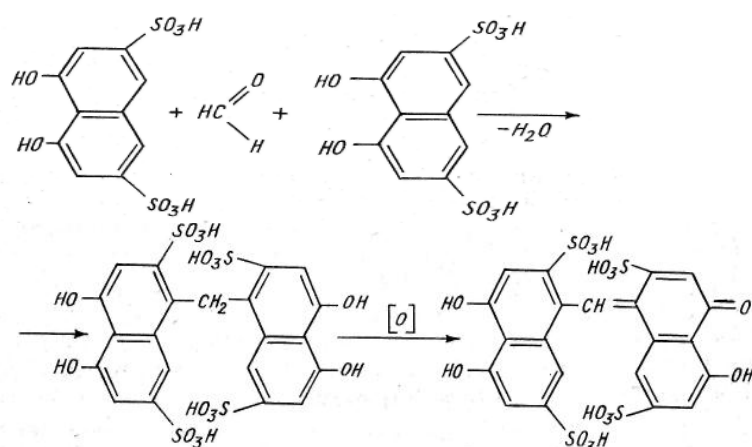


So'ngra eritmadagi ortiqcha kaliy permanganatni suyuqlik rangsizlangunga qadar, natriy bisulfit eritmasi ta'sirida parchalanadi.

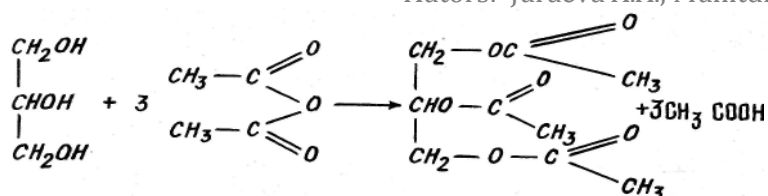


Keyinchalik, rangsizlantirilgan eritmaga xromotrop kislotasining dinatriyli tuzi qo'shiladi. Bunda suyuqlikning binafsha rangga bo'yalishi preparat tarkibiga metanol qo'shilib qolganligini bildiradi.

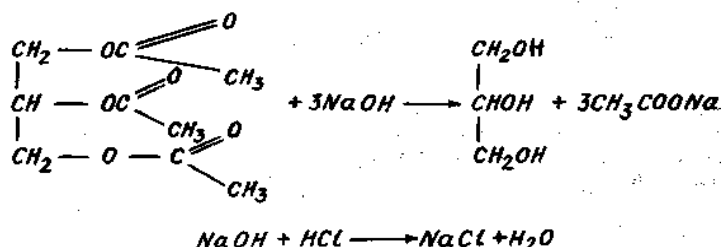
Reaksiya tenglamasi quyidagicha ifodalanadi.



Etil spirtining dori turlaridagi miqdorini DF ko'rsatmasiga binoan, uning zichligi bo'yicha yoki eritmalaridan qaynash xaroratigacha qizdirish yordamida xaydab olish yo'li bilan aniqlanadi. DF da glitserinning miqdorini aniqlash ko'rsatilmagan bo'lsa-da, uni neytrallash usuli bo'yicha aniqlash mumkin. Buning uchun ma'lum miqdordagi preparatga atsetat anhidrid qo'shib qaynatilsa, glitserin uchatsatga o'tadi.



Keyin uni issiq suv bilan suyultiriladi, bunda reaksiyaga kirishmay qolgan atsetat angidridni atsetat kislotaga o'tkazib, fenoltalein indikator ishtirokida natriy gidroksid eritmasi bilan neytrallanadi. So'ngra neytrallangan suyuqlikka 0,1 molG'l natriy ishqori qo'shib, bir necha minut qaynatilsa, glitserin uchasetat, natriy atsetat va glitseringa parchalanadi. Reaksiyaga kirishmay, ortib qolgan ishqorni xlorid kislotaning 0,1 molG'l eritmasi bilan titrlanadi.



TIBBIET AMALIYOTIDA

ISHLATILADIGAN SPIRTLARNING ISHLATILISHI.

Spirtni, sirdan antiseptik modda sifatida ishlatiladi. U ko'pchilik dorilarni tayyorlashda (ekstrakt, nastoyka va suyuq dorilar) erituvchi sifatida keng qo'llanadi.

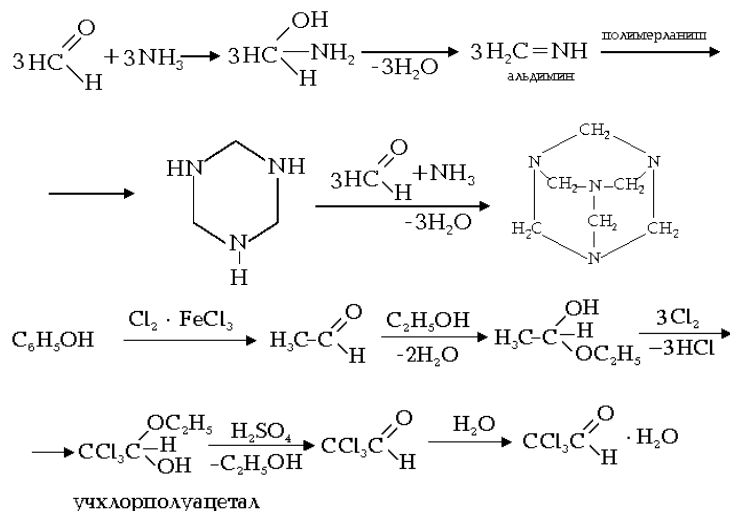
Glitserinning suvli, vazelinli, spirtli, lanolinli aralashmalari terini yumshatish xossasiga ega ekanligi sababli, ko'pincha uni teri kasalliklarini davolashda ishlatiladi.

Spirit va glitserinni oqzi maxkam yopiladigan idishlarda, salqin joylarda saqlanadi. Ularni saqlashda spirtning tez yonuvchanligi xamda uchuvchanligi, glitserinni esa o'ziga qavodan namlikni tortib olish xossalarini nazarda tutish kerak.

Aldegidlar va alifatik karbon kislotalar guruhiga kirgan dori moddalari tahlili:

- Solutio Formaldehydi
- Hexamethylenumtetraminum
- Chloralum hydratum

Olinishi.



Tasvirlanishi. Xloralgidrat – o'ziga xos hidli, tiniq, rangsiz eritma. Suv va spirt bilan aralashadi. Saqlanish jaraYonida polimerlanib paraformga aylanadi. Stabillash maksadida metil spirti ko'shiladi (1% gacha).

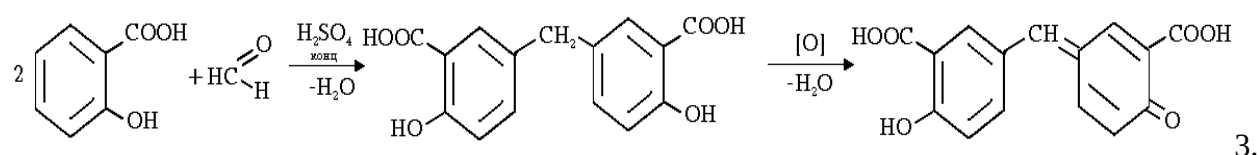
Urotropin rangsiz kristall kukun, hidsiz, shirin – achchiq mazaga ega. Qizdirilganda suYuqlanmay turib uchadi. Suvli eritmaları ishqoriy muhitga ega. Kislotalar bilan tuz hosil qiladi. Suv va spirt oson eriydi.

Xloralgidrat rangsiz kristall kukun, o'ziga xos hidga ega, gigroskopik, spirt va suvda oson eriydi. YOrug'lik nuri ta'sirida sekin – asta parchalanadi.

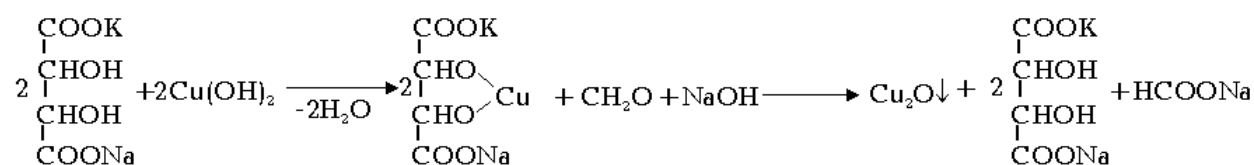
CHinligini aniqlash.

1. Kumush ko'zgu reaksiyasi (AgNO_3 qarang)

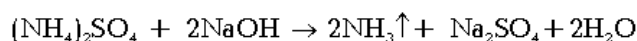
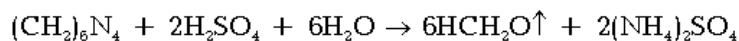
2. Aurin bo'Yog'i hosil bo'lish reaksiyasi



Feling reaktivi bilan reaksiya

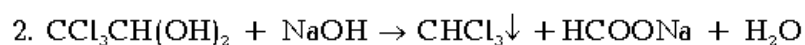
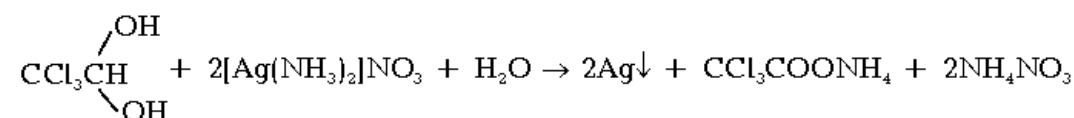


Urotropin.



Xloralgidrat.

1. Kumush ko'zgu hosil bo'lish reaksiyasi



Tozalagini aniqlash. Formaldegidlar chumoli kislotaga tekshirib ko'riladi. Kannitsaro reaksiyasi.

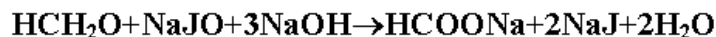


Urotroponda ammoniy tuzlari Nessler reaktivi Yordamida aniqlanadi.

Xloralgidratda xloralkogolyatlar bor–Yo'qligi Yodoform hosil bo'lish reaksiyasi Yordamida aniqlanadi.

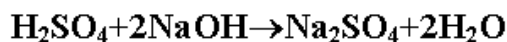
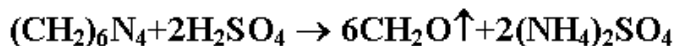


Miqdorini aniqlash. Formaldegid – Yodometrik usul.



$\Xi = \text{Mm}$.

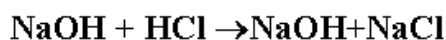
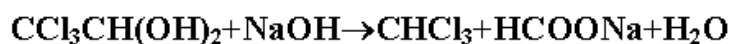
Urotropin – kislotali – asosli titrlash usuli.



ortiqchasi

$$E = \text{Mm}/4$$

Xloralgidrat. Kislotali – asosli titrlash usuli.



ortiqchasi

Ishlatilishi. Formaldegid 40% li eritmasi (formalin) dezinfektsiyalovchi va konservant modda. Protoplazmani zahari hisoblanadi. Urotropin antiseptik, isitma tushiruvchi va grippga qarshi vosita.

Xloralgidrat – sedativ va uyqu chaqiruvchi, katta dozada narkotik modda.

Xloralgidrat B ro'yxati bo'yicha saqlanadi.

Nazorat savollari

1. Organik dori moddalar qanday tasniflanadi?
2. Alifatik birikmali galogen saqlagan dori moddalar: etil xlorid, yodoform, ftorotanni sanoat miqyosida qaysi usullarda olinadi?
3. Alifatik birikmali galogen saqlagan dori moddalarni chinligi, miqdorini aniqlashni farmakopeyaviy usullarini keltiring.
4. Tibbiyotda ishlatiladigan spirtlar: etil spirti, glitserin va dietil efir olinishi va farmakopeyaviy tuliq tahlil usullarini keltiring.

Foydalangan adabiyotlar

1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 “Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalar” Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.

4. O'zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushogo issledovatelya - ximika”, Leningrad, „Ximiya”, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennye sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.
8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

7-mavzu: Alifatik karbon kislotalar, alifatik aminokislotalar guruhiga kirgan dori vositalari.

Reja

1. Karbon va amino kislotalar guruxiga kirgan dori moddalarini tasnifi.
2. Karbon va amino kislotalar guruxiga kirgan dori moddalarining olinishi.
3. Karbon va amino kislotalar guruxiga kirgan dori moddalarining taxlili va ishlatilishi.
4. Karbon va amino kislotalar guruhiga kirgan dori moddalar tahlili

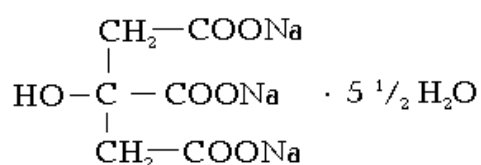
Tayanch iboralar: *karbon kislota, aminokislota, farmakopeya, me'riy hujjat.*

Калий ацетат - CH_3COOK - Kalii acetat

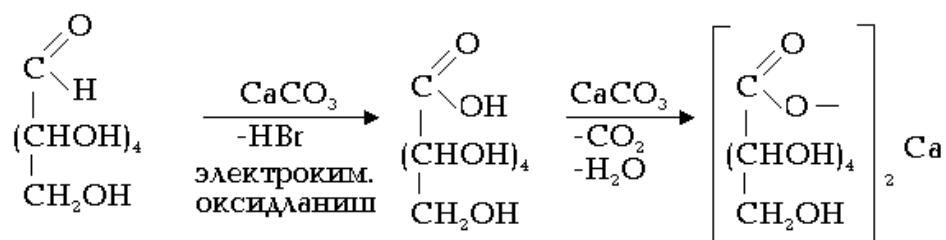
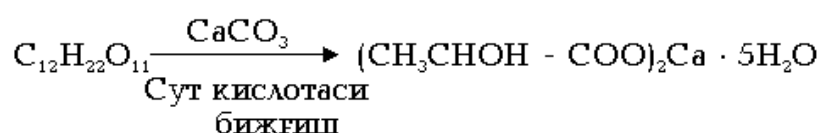
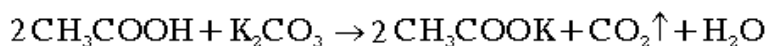
Кальций лактат - $(\text{CH}_3\text{-CHOH-COO})_2\text{Ca} \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ - Calcii lactas

Кальций глюконат $(\text{CH}_2\text{OH-(CHOH)}_4\text{-COO})_2\text{Ca} \cdot \text{H}_2\text{O}$ -Calcii gluconas

Natrii citras pro injectionibus.



Olinishi.



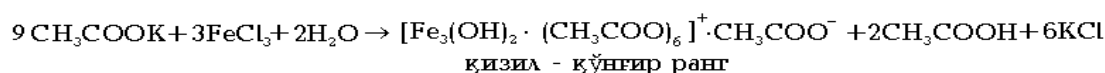
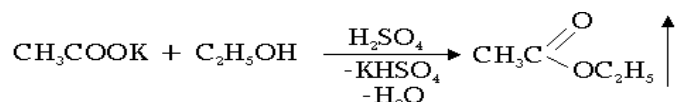
Tasvirlanishi. Kaliy atsetat oq kristall kukun, kuchsiz sirka kislota hidiga ega, gigroskopik, suvda juda oson, spirtida oson eriydi.

Kaltsiy laktat – oq kristall kukun, suvda oson eriydi.

Kaltsiy glyukonat – oq kukun, donador kukun, suvda kam eriydi. Spirtida erimaydi.

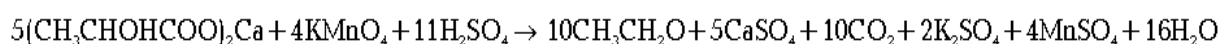
Chinligi. CH_3COOK

K^+ - sifat reaksiyasi.



Kaltsiy laktat.

Ca^{+2} – sifat reaksiyasi.



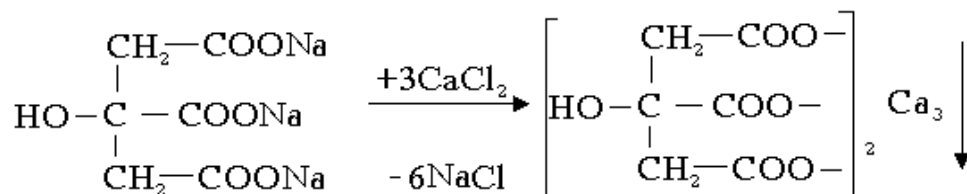
Kaltsiy glyukonat.

Reaksiya kaltsiyga

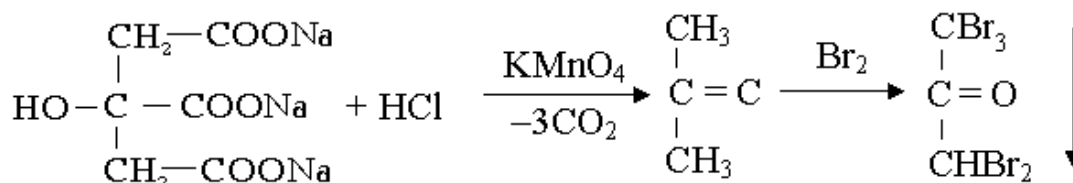
2. FeCl_3 eritmasi bilan och yashil rang hosil bo'ladi.

Natriy tsitrat.

1. Na^+ ga reaksiya

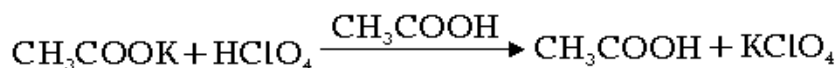
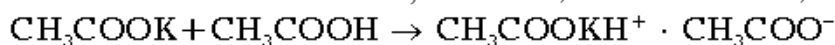


Bu cho'kma eritma qizdirilganda hosil bo'ladi, sovutilganda erib ketadi.



Miqdorini aniqlash.

CH_3COOK – suvsiz sharoitda kislota titrlash.

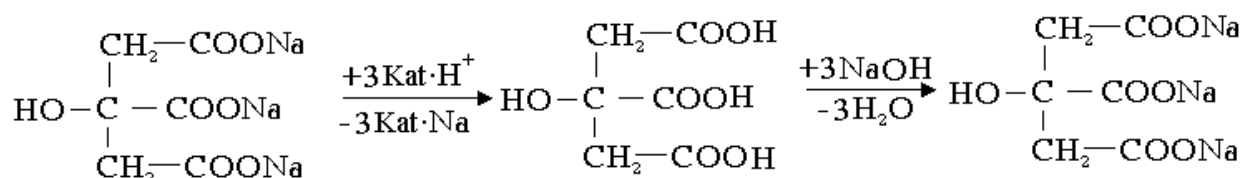


E = Mm.

Kaltsiy laktat. Kompleksonometrik usul.

Kaltsiy glyukonat – kompleksonometrik usul.

Natriy tsitrat – ion almashinish xromatografiyasi



E = Mm/4

Ishlatilishi. Kaliy atsetat gipokaliemiyada kaliy manbai, diuretik. Kaltsiy laktat Ca^{+2} ioni manbai, antiallergik antidot modda. Kaltsiy glyukonat – antiallergik, qon to'xtatuvchi modda. Ca^{+2} manba. Natriy tsitrat – donor qoni konservanti.

Saqlanishi. Ojzi mahkam berkitilgan idishlarda saqlanadi.

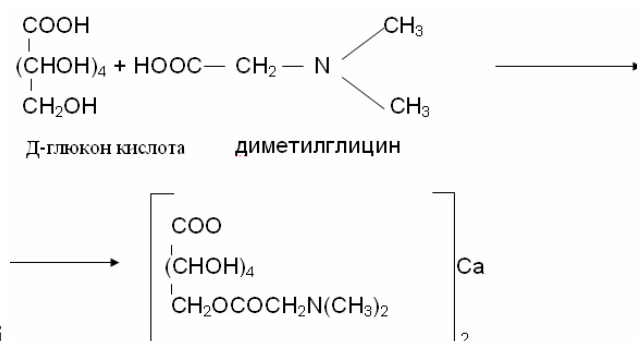
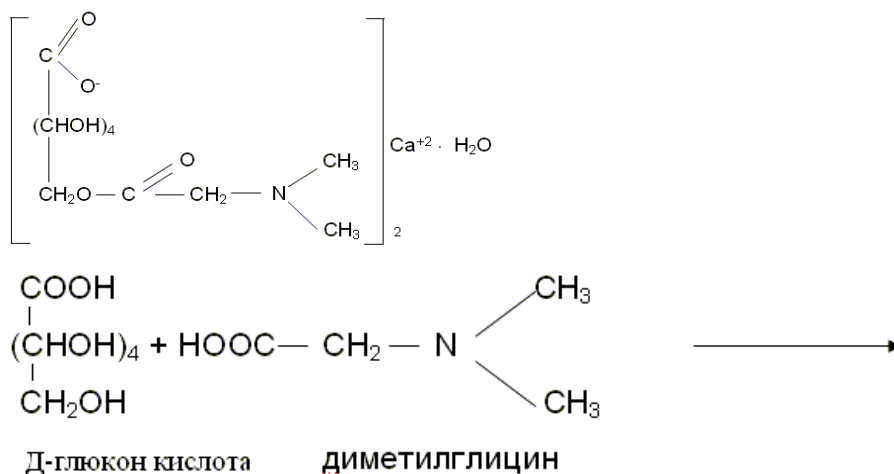
Glyukon kislota efiri bo'lgan dori moddalar taxlili

Pangam kislota – vitamin V_{15} . Tabiatda uning Sa tuzi ishlatiladi.

Kimyoviy tuzilishi bo'yicha dimetilaminosirka kislotalari bilan glyukon kislota efiri bo'lib, guruch qipijida, xamirturush, qon va jigarda saqlanadi.

Calsii pangomas – Kaltsiy pangomat. Dori moddasida kaltsiy pangomatdan tashqari 25% kaltsiy glyukonat va 6% kaltsiy xlorid saqlanadi.⁶

5. ⁶ A.N.Yunushodjaev, Q.A.Ubaydullaev va b. Farmatsevtik kimyo. Toshkent, «Extremum press», 2011

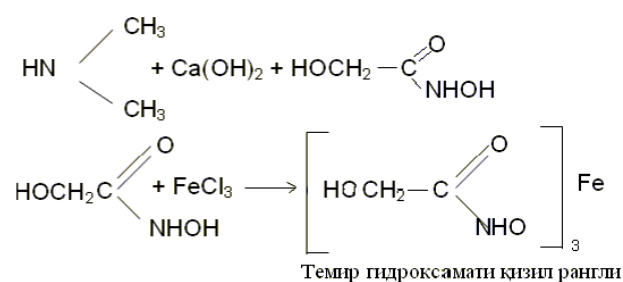
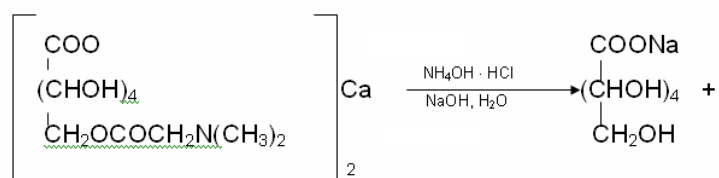


Olinishi.

Tasvirlanishi. Oq yoki sarjishroq kristall kukun, o'ziga xos hidga ega, gigroskopik, suvda oson erib, organik erituvchilarda erimaydi.

Chinligini aniqlash.

1. IK spektrdagi tavsifiy yutilish yo'llar orqali.
2. Sa^{+2} ga reaksiya.
3. Temir gidroksamati hosil bo'lishi reaksiyasi.



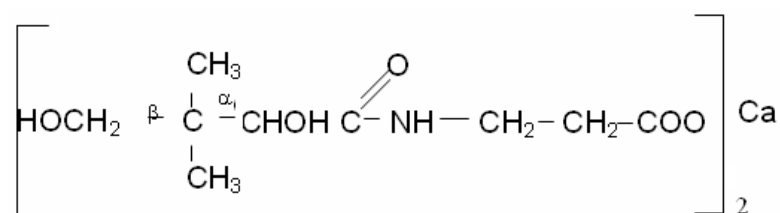
Miqdorini aniqlash.

1. Sa^{+2} kompleksometrik usul (Sa pangomat, Sa glyukonat, SaSl_2).
2. SaSl_2 – argentometrik (folgard usuli).
3. Sa pangomat – azot bo'yicha K'eldal usuli.

Dori moddasi tarkibida N – 3,6 – 4,2%; Sa^{+2} – 5,8 – 7,4%; Sl' - 2,2%.

Ishlatilishi. Aterosklerozning turli turlari va jigar tsirrozida va alkogolizmida tabletka xolida ishlatiladi. Vit B₁₅ modda almashinuvini tartibga solib, lipidlar almashinishini yaxshilab, to'qimalarning O₂ bilan ta'minlanishini yaxshilaydi.

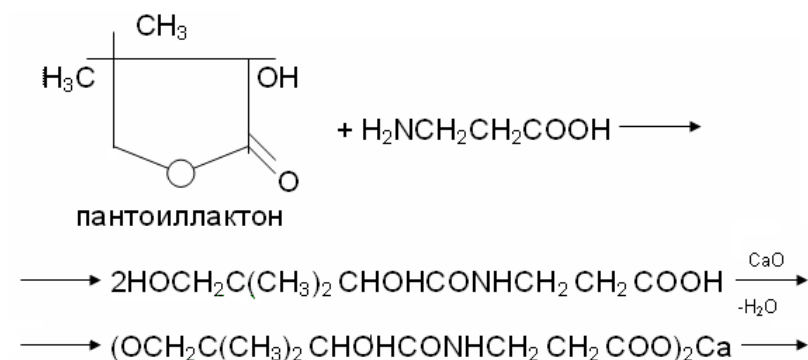
Kaltsiy pantotenat – Calsii pantothenas Vitamin V₃



α , β – dioksi β , β - dimetil butiril kislolaning N – amidini β' - aminopropion kislota bilan kaltsiyl tuzi.

Lantoten kislota o'simlik va xayvonlar to'kimalarida keng tarkalgan (pantos – ko'p, xamma joyda degani).

Olinishi.



Tasvirlanishi. Oq kristall kukun, xidsiz, suvda oson, organik erituvchilarda esa kam eriydi.

CHinligini aniqlash.

1. Sa^{+2} ioniga reaksiya.
2. Ishqoriy sharoitda SuSO_4 bilan ko'k rangli kompleks birikma xosil bo'lish reaksiyasi.
3. α , γ – dioksi, β , β - dimetil moy kislota ishqoriy gidrolizdan so'ng NSI bilan neytrallab FeCl_3 qo'shishi orqali aniqlanadi.

Miqdorini aniqlash. Sa^{+2} bo'yicha kompleksometrik usul va N bo'yicha K'eldal usuli.

Ishlatilishi. Nevralgiya, ekzema, allergiya, polinevrit kabi moddalar almashinuvining buzilishi natijasida yuzaga keladigan xolatlar xamda shamollash kasalliklarida ishlatiladi. Tabletk va in'eksion eritma xolida (20% li 1-2 ml)chikaziladi.

Aminokislotalarning tibbiyotda ishlatiladigan dori moddalari

Aminalon – Aminalonum



γ - amino moy kislota

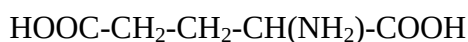
Aminokaprok kislota – Acidum aminocapronicum



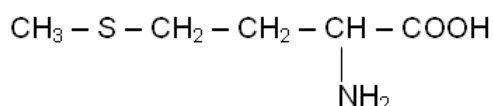
ϵ – aminokapron kislota

Glyutamin kislota – Acidum glutaminicum

α - aminoglutar kislota

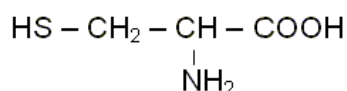


Metionin – Methioninum - α - amino, γ – metiotiomoy kislota

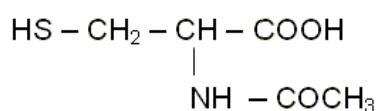


β - merkpto alanin

Цистеин – Cysteinum



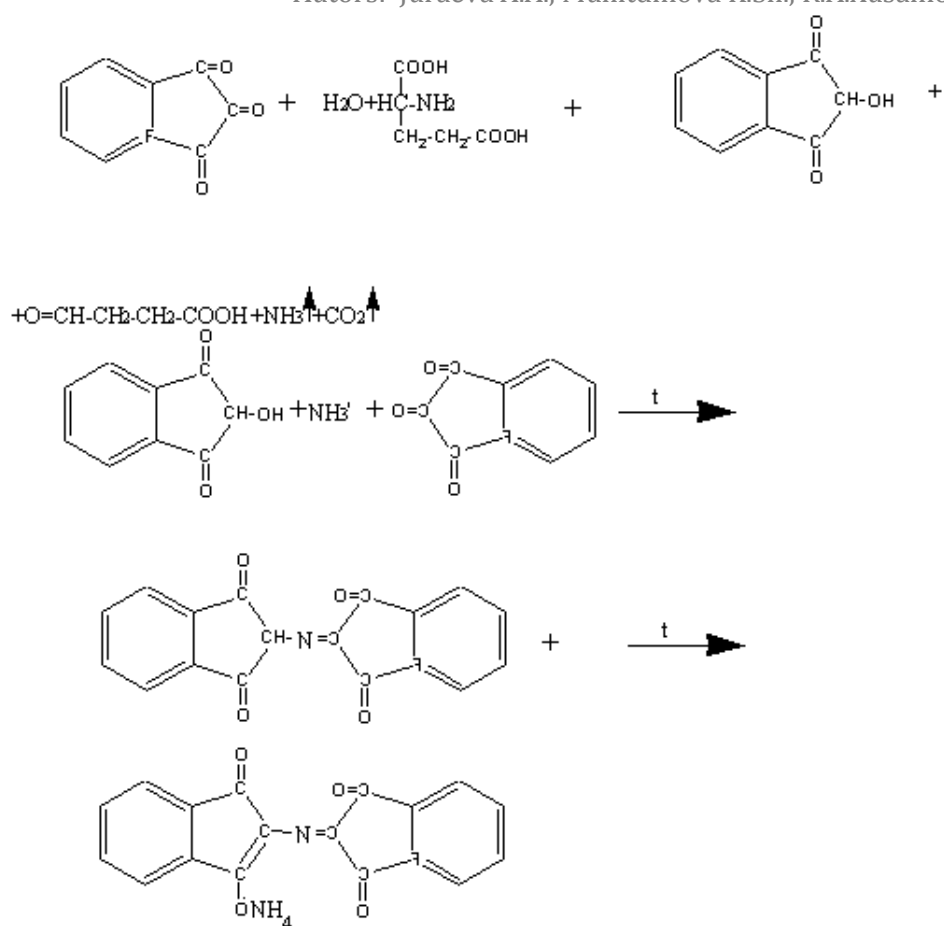
Ацетилцистеин – Acetylcysteinum



Tasvirlanishi. Oq, o'ziga xos xidli yoki xidsiz kristall kukunlar, suvda eriydi yoki kam eriydi. Kislota va ishqor eritmalarida eriydi. Organik erituvchilarda deyarli erimaydi.

CHinligini aniqlash.

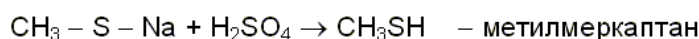
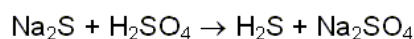
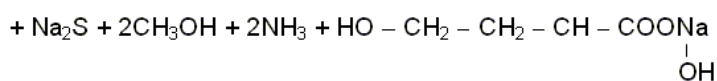
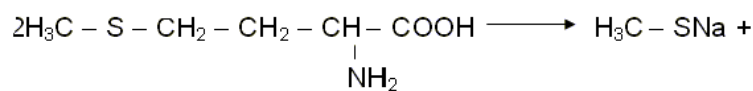
1. Aminokislotalarning barchasi (atsetiltsisteindan tashqari) ningidrin bilan rangli (ko'k binafsha) birikma xosil qiladi.



diketogidridinden ketogidrinamin ammoniy

Xususiy sifat reaksiyalari. Glyutamin kislotaga rezortsin bilan aurin turidagi bo'yoq xosil bo'lish reaksiyasi bilan aniqlanadi.

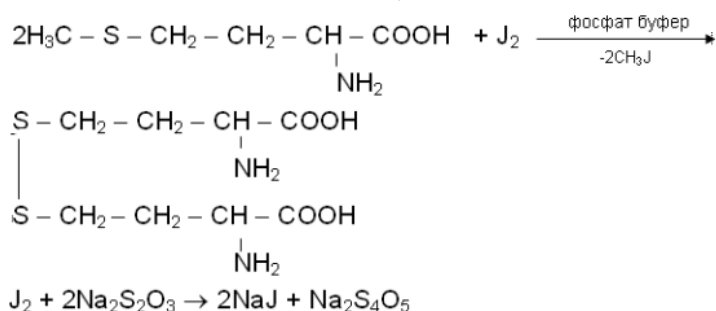
Metioninga pirolitik reaksiya NaON bilan aniqlanadi.



SHuningdek, aminokislotalarni suyuqlanish xarorati va solishtirma burish burchagi bo'yicha bir – biridan farqlash mumkin.

Miqdorini aniqlash. Glyutamin kislota. K'eldal usuli.

Metionin. K'eldal usuli va yodometrik usul.



Ortiqcha $E = M m$

Aminolon. Kislota-asos tirlash usuli.

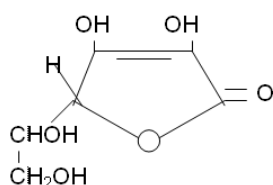
TSistein yodometrik usul va K'eldal usuli.

Ishlatilishi. Aminolon ateroskleroz va gipertoniya (tabletkalarida), aminokapron kislota qon to'xtatuvchi vosita, glyutamin kislota asab kasalliklarini davolashda, metionin jigar kasalliklarini, shu jumladan sariq kasalni davolashda. TSistein ko'z kasalliklarini davolashda, atsetil tsistein esa nafas yo'llari kasalliklarini davolashda ishlatiladi.

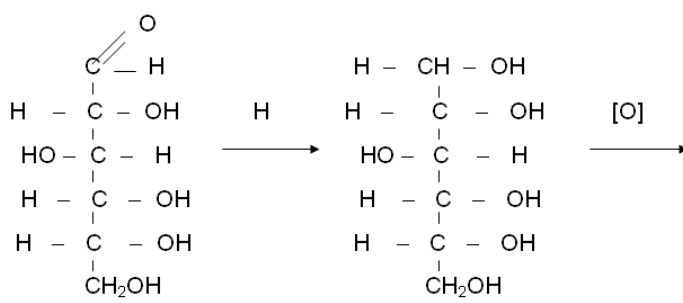
Saqlanishi. Aminokapron kislota va atsetiltsistein B ro'yxati bo'yicha saqlanadi.

To'yinmagan polioksikarbon kislota laktoni

Askorbin kislota – Acidum ascorbinicum Vitaminum C

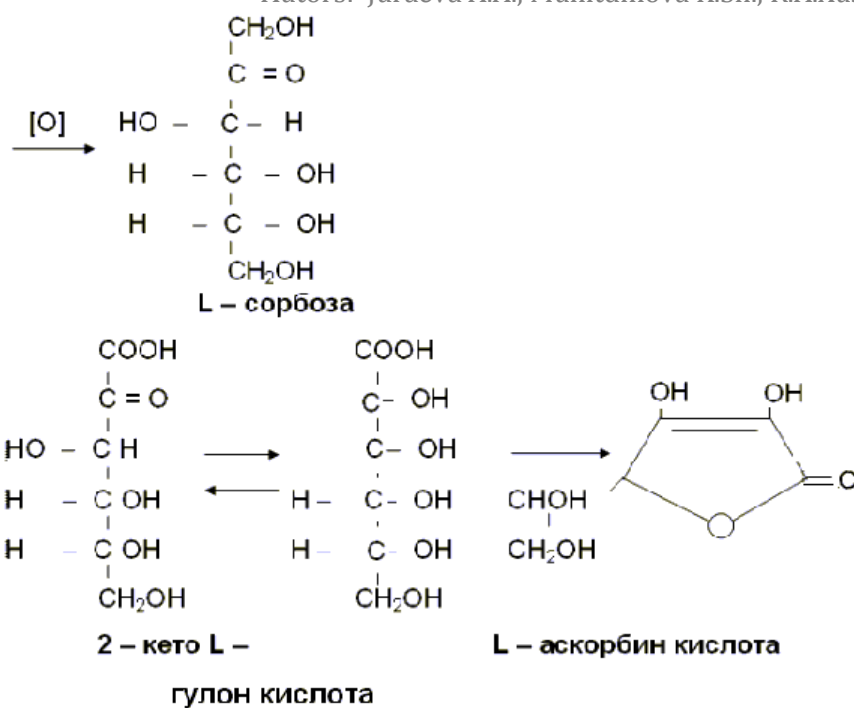


Олиниши.



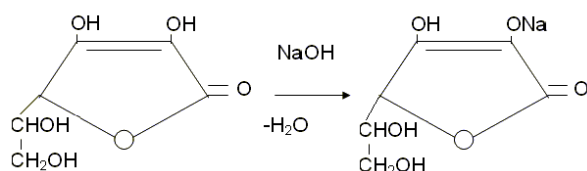
D – glyukoza

D – sorbit

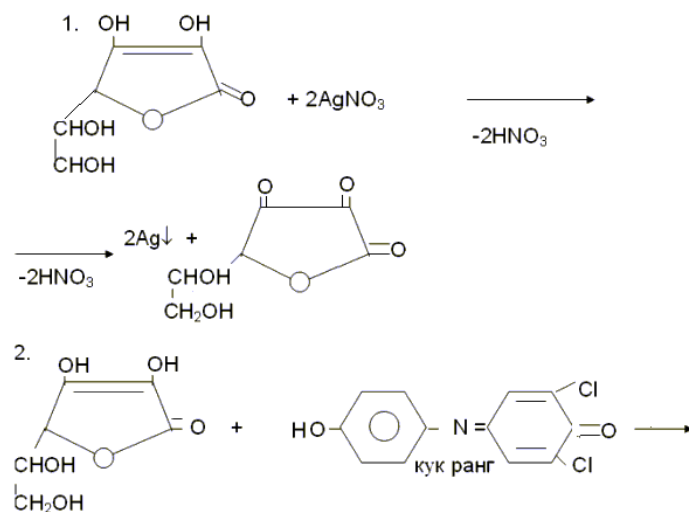


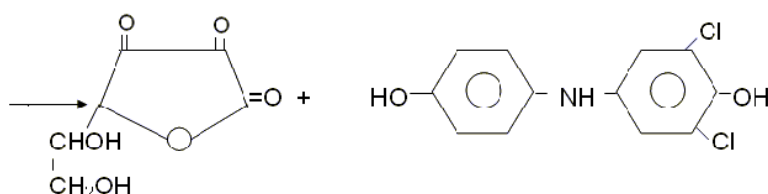
Tasvirlanishi. Nordon mazali, xidsiz, oq kristall kukun, suvda oson, spirtda eriydi, efir va xloroformda erimaydi. $[\alpha]_D^{20} = +22 + 24^\circ$.

Askorbin kislota asosli kislota sifatida tuzlar xosil qiladi.

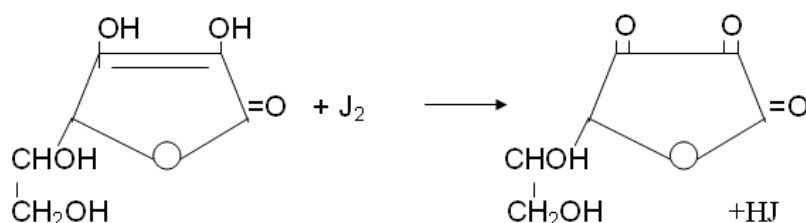


CHinligini aniqlash.

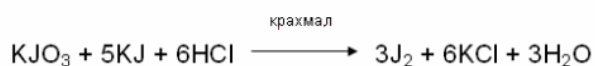
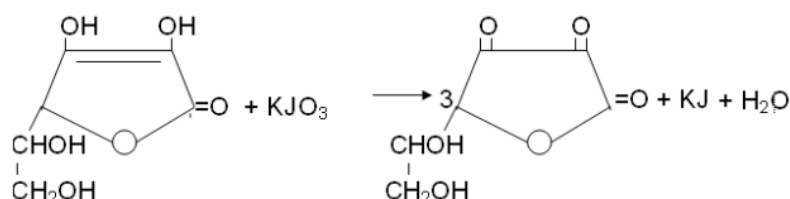


**Miqdorini aniqlash.**

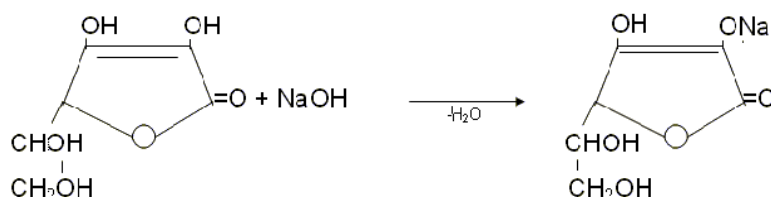
1. Yodometrik usul. $E = m \cdot m / g$.



2. Yodotametrik usul. $E = m \cdot m / g$.



3. Almalimetrik usul.



Ishlatilishi. YUqumli kasalliklarda, intoksikatsiyada, buyrak va jigar kasalliklarida va kasalliklarning oldini olish xamda organizmni immun tizimini mustaxkamlash maqsadida ishlatiladi.

Nazorat savollari

1. Alifatik karbon, aminokislotalar guruhiga kirgan dori vositalari tasniflanishi
2. Alifatik karbon kislotalar guruhiga kirgan dori vositalari: kaliy atsetat, kalsiy laktat, kalsiy glyukonat, natriy sitratni sanoat miqyosida olinishi.
3. Alifatik karbon kislotalar guruhiga kirgan dori vositalarni chinligi, miqdorini aniqlash usullari, ishlatilishi.
4. Alifatik aminokislotalar guruhiga kirgan dori vositalarni chinligi, miqdorini aniqlash usullari, ishlatilishi.

Foydalangan adabiyotlar

1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 "Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalari" Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O'zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushego issledovatelya - ximika”, Leningrad, „Ximiya”, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennye sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.
8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

8 -mavzu: Betalaktam antibiotiklar – penitsillinlar va sefalosparinlarning dori vositalari**Reja**

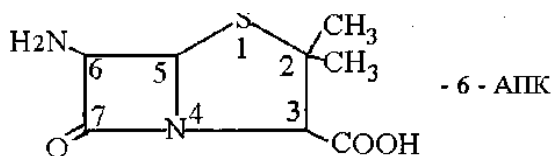
1. Betalaktamidlar va aminoglikozidlar tasniflanishi
2. Betalaktamidlar va aminoglikozidlar.Penitsillinlar va sefalosporinni sanoat miqyosida olinishi.
3. Betalaktamidlar va aminoglikozidlarni chinligi, miqdorini aniqlash usullari, ishlatilishi.

Tayanch iboralar: *betalaktamid, aminoglikozid, penitsillin, sefalosporin, farmakopeya, me'riy hujjat.*

 β -laktamidlar guruhiga kirgan dori moddalari tahlili

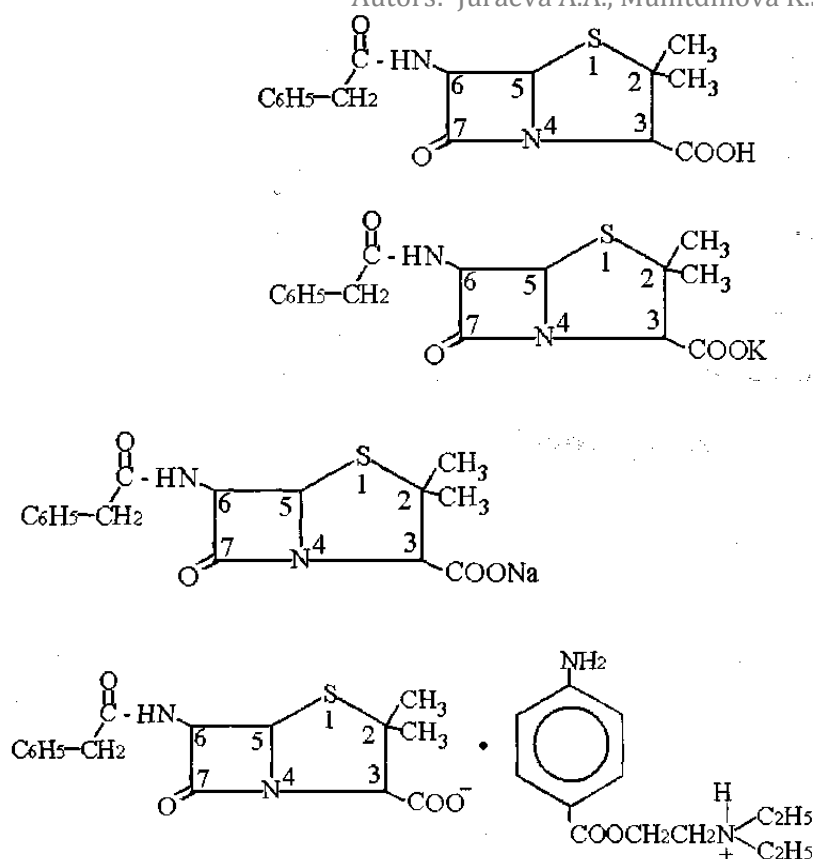
β -laktamidlarga penitsillinlar va Tsefalosporinlar guruhiga kirgan antibiotik ta'sirga ega bo'lgan dori moddalari kiradi.

Penitsillinlar p-APK hosilalari bo'lib, ular tabiiy va yarim sintetik penitsillinlarga bo'linadi.



Tabiiy penitsillinlar mikrobiologik sintez usuli bilan Penicillium notatum va Penicillium chrysogenum Shtammlaridan ajratib olinadi.

Tabiiy penitsillinlar. Benzilpenitsillin Na, K li tuzlari, fenoksimetilpenitsillin va Benzilpenitsillinning novokainli tuzi.



Yarim sintetik penitsillinlar - APK asosida olinib, ularga ampitsillin, amoksiTsillin, oksaTsillin, karbeneTsillin natriy, azloTsillin natriy, korfeTsillin natriy va boShqalar kiradi.

TasvirlaniShi. Oq kristall, hidsiz, achchiq mazaga ega bo'lgan moddalar bo'lib, Benzilpenitsillinning kaliyli va natriyli tuzlari suvda oson eriydi. Benzilpenitsillinning novokainli tuzi, fenoksimetilpenitsillin, ampitsillin, amoksiTsillinlar suvda kam eriydi. Suvli va spirtli eritmalari qutblangan nurni o'ngga buradi.

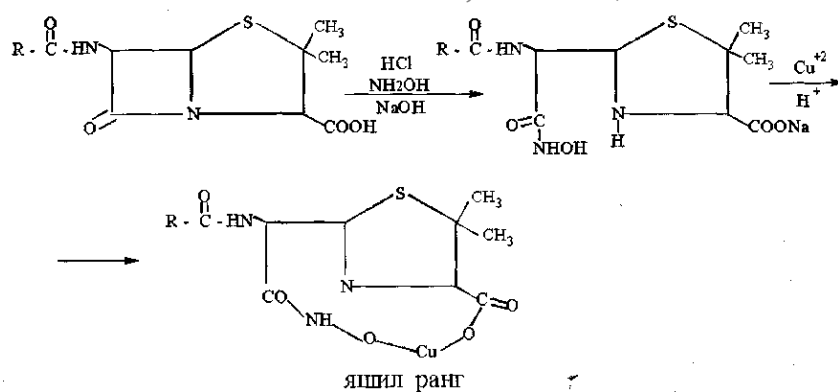
Chinligini aniqlash. 1 .TekShirilayotgan penitsillinning IK-spektrini standart namuna IK-spektri bilan solishtirib.

2.YUKX-standart namunaga solishtirib.

Z.Marki reaktivi (N_2SO_3 + konTs. N_2SO_4) bilan rangli birikma hosil bo'lish reakTsiyasi penitsillinlar uchun ularni bir-biridan farqlaSh reakTsiyasi bo'lib, Benzilpenitsillin-qizil-qo'ng'ir, amoksiTsillin- to'q sariq rangga bo'yaladi.

4. Na^+ yoki K^+ ionga sifat reakTsiyasi.

5.Temir yoki mis gidroksomati hosil bo'lish reakTsiyasi.



6. Organik birikkan S minerallab, so'ng aniqlanadi, sulfid holida ishqor bilan qizdirib.

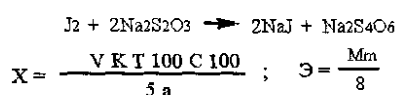
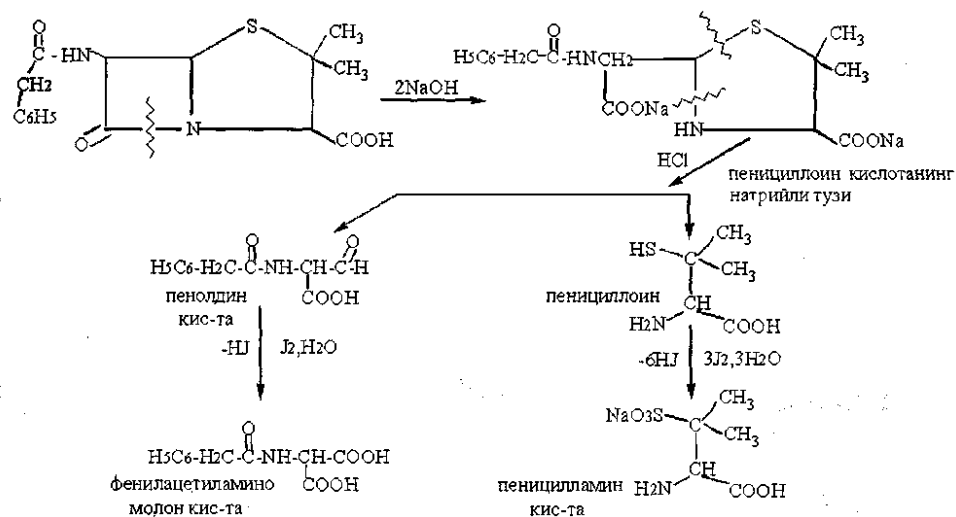
7. Tabiiy penitsillinlar uchun N-etil piperidin tuzining suyuqlanishi harorati aniqlanadi.

Tozaligini aniqlash. Tabiiy penitsillinlarning tozaligi ularning eritmasini optik zichligi 264, 280, 325 nm da o'lchaSh bilan, xususiy yot aralaShmalar (peniTsiloin kislota, aminopeniTsiloin kislota hosilalari) suyuqlik xromatografiyasi usuli bilan aniqlanadi

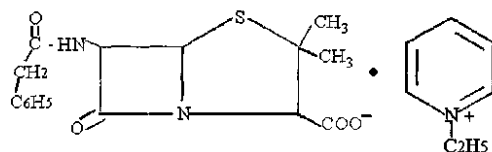
Dori preparatlarida ularning pirogenligi, zaharliligi va sterilligi aniqlanadi.

Miqdorini aniqlash.

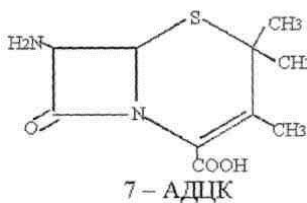
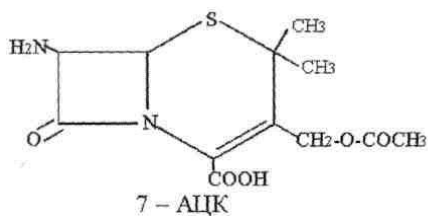
1. Suyuqlik xromatografiyasi.
2. Biologik usul (agarda mikrobiologik diffuziya usuli)
3. Kimyoviy usul.
- a) penitsillinlar yig'indisi yodametrik usul.



б) бензилпенициллин микдори тортма усул билан аниқланади.

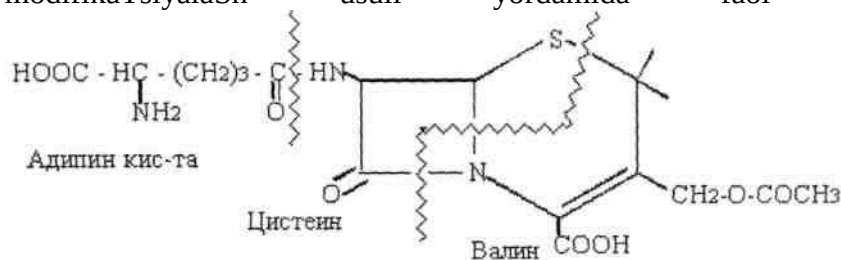


Tsefalosporinlar ham (β -laktamid geteroTsiklik guruhiga kirib, ular -7-



aminotsefalosporan kislota va 7- aminodezatsetoksi tsefalosporan kislota hosilalaridir.

Mog'or zamburug'i Cephalosporinum salmosynnematum - Tsefalosporin S antibiotigini sintez qiladi. Tsefalosporin S tibbiyotda ishlatilmaydi. Undan 7 - ATSK va 7 - ADTSK olinib modifikaTsiyalaSh usuli yordamida faol Tsefalosporinlar olinadi.

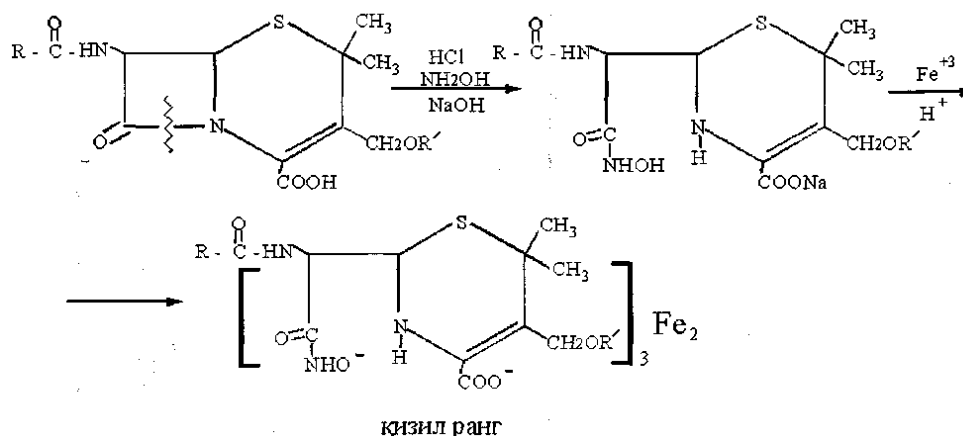


Tsefalosporin S- tabiiy Tsefalosporin bo'lib, tibbiyotda ishlatilmay, uning asosida olingan yarim sintetik hosilalari ishlatiladi.

TasvirlaniShi. Oq rangli kukunlar, Na li tuz holidagi dori moddalari suvda erib, kislota holidagilari esa suvda kam eriydi, spirtida qiyin eriydi. Yorug'lik nuriga ta'sirchan bo'lib, parchalanadi, optik faol birikmalar.

Chinligini aniqlaSh.

1. IK-spektrlarini soliShtiriSh orqali.
2. YUKX-usuli.
3. Marki reaktivi bilan har-bir Tsefalosporin o'ziga xos rang hosil qiladi.
(Tsefaleksin-sariq, Tsefalotin-yashil-sariq va hokazo).
4. Temir gidroksamati yoki mis gidroksamati hosil bo'ladi.



Tozaligini aniqlaSh. Tsefaleksinning 262 nm dagi $E_{1cm}^{1\%}$ aniqlanadi. Shuningdek bu guruh dori moddalari tozaligini aniqlaShda YUKX, suyuqlik xromatografiyasi usullaridan foydalaniladi. Shuningdek pirogenligi va sterilligi ham aniqlanadi.

Miqdorini aniqlaSh.

1. Suyuqlik xromatografiyasi usuli.
2. Yodometrik usul (Tsefalosporinlar yig'indisi aniqlanadi.)

3. Biologik (mikrobiologik usul).

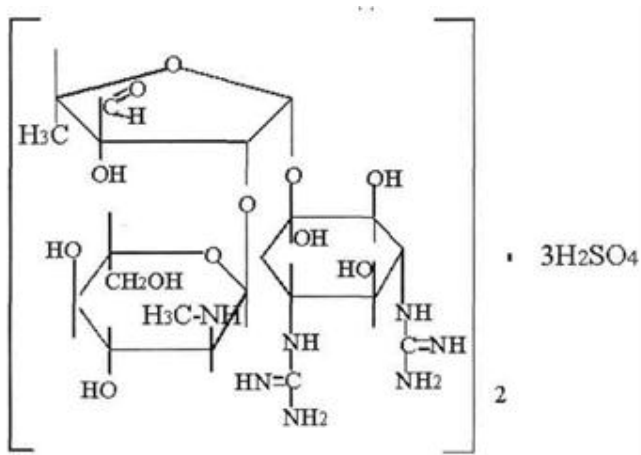
4. UB-spektrometrik va fotoelektrokolorimetrik usullar.

Ishlatilishi. Tsefalosporinlar penitsillinlarga nisbatan keng spektrda ta'sir etib, zaharliligi esa kam. Ular penitsillinaza fermenti ta'siriga va kislotalarga chidamli bo'lganligi uchun ular penitsillinga turg'un bo'lgan mikroorganizmlar tomonidan qo'zg'atilgan yuqumli kasalliklarni davolashda, jumladan nafas yo'llari, siydik yo'llari, jinsiy a'zolar kasalliklarini davolashda, operatsiyadan keyingi infeksiyalarda ishlatiladi.

Saglanishi. Quruq joyda, yorug'lik nuridan ehtiyot qilgan holda saqlanadi.

Aminoglikozidlar guruhiga kirgan antibiotiklar.

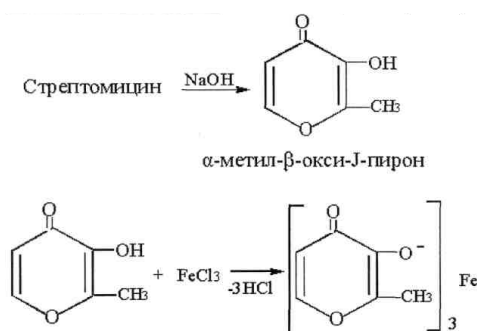
Streptomitsin sulfat-Streptomycini sulfas. 1944-yil 3.
Vaksman tomonidan ochilgan.



Streptomitsin streptidin aglikonidan va streptobiozamin disaxarididan iborat (N-metil- L-glyukozamin va L-streptoza)

Tasvirlanishi. Engil, g'ovak poroshok, hidsiz, achchiq mazaga ega. Suvda oson, organik erituvchilarda esa erimaydi. Tsch kislotali asos. Kuchli kislotali va ishqoriy Sharoitda gidrolizlanib, faolligini yo'qotadi, gigroskopik

Chinligini aniqlash. 1 .Maltol hosil bo'lish reaksiyasi.



2. Molekuladagi guanidin qoldig'i ishqoriy sharoitda natriy gipobromid va (3-naftol ta'sirida qizil-binafsha rang hosil bo'lish orqali.

3. Feling reaktivi ta'sirida qizil rangli cho'kma hosil bo'ladi (aldegid guruhi)

4. Natriy ishqorini qo'shib qizdirganda ammiakning hidi chiqadi (guanidin)

Miqdorini aniqlash.

1. Mikrobiologik usul.

2. Fotoelektrokolorimetrik usul (maltol hosil bo'lish reaksiyasi asosida)

Ishlatilishi. Sil, zotiljam, peritonit, gonoreya, brutsellyoz va boshqa kasalliklarni davolashda ishlatiladi.

Saqlanishi. Og'zi mag'kam berkitilgan idishlarda quruq joyda saqlanadi.

Nazorat savollari

1. Antibiotiklarning tasniflanishi?
2. Penitsillinlar va sefalosporin guruhiga kirgan dori moddalar chinligi, miqdorini aniqlashni farmakopeyaviy usullarini keltiring.
3. Streptomitsinning farmakopeyaviy tahlili?

Foydalangan adabiyotlar

1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 "Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalari" Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O'zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushego issledovatelya - ximika“, Leningrad, „Ximiya“, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennqe sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.
8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

9- mavzu: Aminoglikozidlar va makrolid antibiotiklar.

Reja:

1. Aminoglikozidlar tasniflanishi
2. Aminoglikozidlar. Sanoat miqyosida olinishi.
3. Aminoglikozidlarni chinligi, miqdorini aniqlash usullari, ishlatilishi.

Tayanch iboralar: *aminoglikozid, penitsillin, sefalosporin, farmakopeya, me'eriyl hujjat.*

AMINOGLIKOZID KATOR ANTIBIOTIKLAR

Bu gurux preparatlar uz ichiga keng doyra va kuchli antimikrob ta'siriga ega bir kator tabiiy va yarim sintetik yul bilan olingan antibiotiklarni oladi. Ulardan strepto-mitsin, kanamitsin, neomitsin, monomitsin, gentamitsin va yarim sintez yuli bilan olingan amikatsinlar tibbiyotda tur-li yukumli va boshka kasalliklarni davolashda kullanib kelmokda.

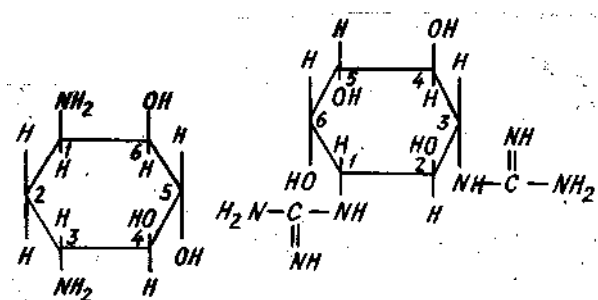
Aminoglikozid antibiotiklar kupchilik grammanfiy va grammusbat mikroorganizmlarga, ulardan ba'zilar esa sil va kuk yiring kasalliklarini kuzgatuvchi mikroorganizmlarga kuchli ta'sir kursatadi.

1944 yilda streptomitsin, 1950 yilda neomitsin, keyincha-lik esa monomitsin antibiotiklarning kuchli antimikrob ta'sir kursatishi, olimlarda aminoglikozid antibio-tiklarga nisbatan katta kizikish uygotdi va ularni xar tomonlama mukammal urganish ustida ilmiy izlanishlar olib borishlariga asos soldi.

1958 yilda kanamitsin antibiotigining sil kasalligini davolashda II kator preparat sifatida yaxshi natija berishi, 1962 yilda esa streptomitsin, kanamitsinga nisbatan kuk yiring kasalligini kuzgatuvchi tayokchalarga yanada kuchli ta'sirga ega ekanligi xamda stafilokokk shtammlarining barcha turlariga kuchli ta'sir kursatuvchi gentamitsin antibiotigining tabbiyotda xar tomonlama ta'sirchan preparat sifatida tatbik etilishi, olimlarda aminoglikozid antibiotiklarga nisbatan bulgan kizikishni yanada oshirdi. Endilikda olimlar aminoglikozid antibiotiklarining yangi turlarini kashf etibgina kolmasdan, balki ularning mikroorganizmlarga nisbatan ta'sir mexanizmi va yarim sintez usulida yangi preparatlarni olish bilan shugullanmok-dalar. Aminoglikozid antibiotiklarining kimyoviy tarki-bi birmuncha murakkab bulib, barcha boshka tabiiy gliko-zidlarga uxshash, ularning xam molekula tuzilishi genin (aglikon) va unga oddiy efirsimon birikkan aminouglerodlardan tashkil topgan. SHuning uchun xam ularni aminoglikozid antibiotiklari deb ataladi.

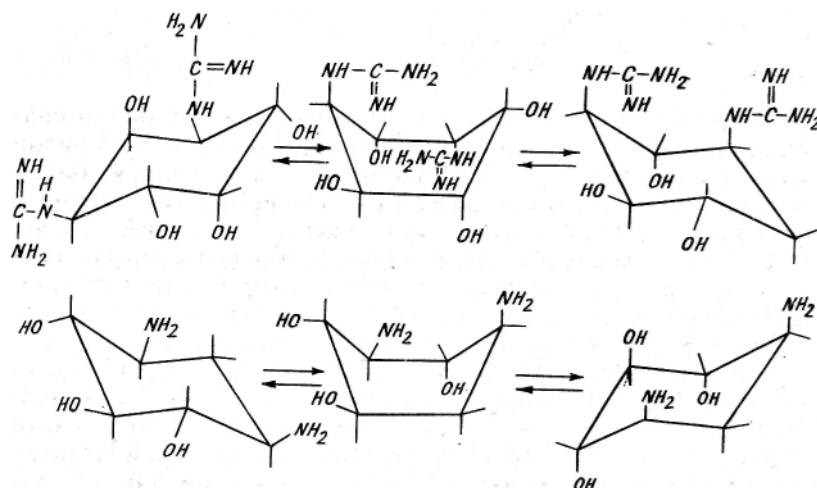
Aminoglikozidlarning genin qismi kimyoviy tuzshuvshla-ri jixatidan siklogeksan xosilalari bulib, ularni odatda «siklitol» lar deb xam ataladi. Siklitolning kimyoviy xossasiga karab aminoglikozid antibiotiklarini kuyidagi ikki asosiy guruxga bulish mumkin:

- a) genin qismi streptidin xalkasidan iborat aminogliX
 kozid antibiotiklari (streptomitsin);
- b) genin qismi dezoksistreptamin xalkasidan iborat J
 aminoglikozid antibiotiklari (neomitsin, kanamitsin, gen-/
 tamitsin va boshkalar).

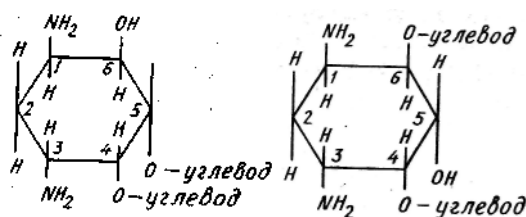


Streptidin z-dezoksistreptamin

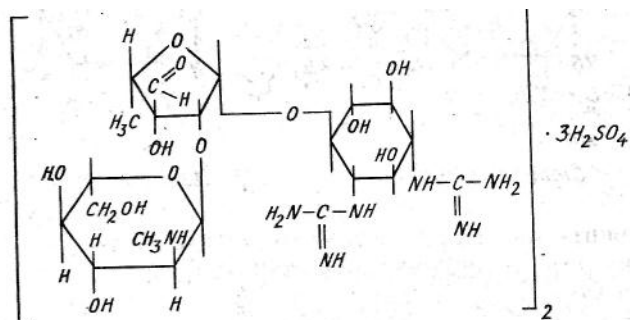
Streptidin va 2- dezoksistreptamin molekulasining fazoviy stereoximiyaviy konversiyasini kuyidagicha ifoda-lash mumkin.



Kupchilik aminoglikozid antibiotiklarining siklitol qismi 2- dezoksistreptamindan tashkil topib, ulardagi S4 va S6 yoki S₄ va S₆ xolatdagi gidroksillar turli uglevodlar bilan glikozidsimon birikkan xolda buladi.



STREPTOMITSIN SULFAT Streptomycini sulfas



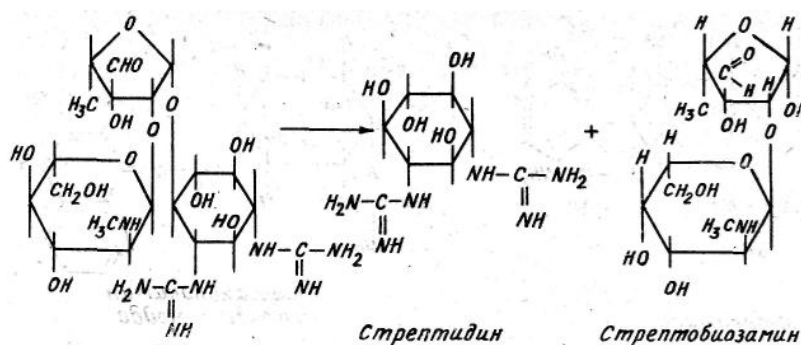
$(C_{21}H_{39}N_7O_{12})_2 \cdot 3H_2SO_4$ M.m. 1457,4

Streptomitsin aminoglikozid kator antibiotiklar ora-sida birinchi kashf etilgan preparat bulib, uni 1943 yilda amerikalik olim 3. A. Vaksman uz shogirdlari bilan birgalikda nursimon zamburug (*Streptomyces griseus*) ustirilgan fermentativ suyuqlikdan ajratib olgan. 1946 yildan boshlab streptomitsin tibbiyotda sulfat tuzi xolida turli kasallik kuzratuvchi grammusbat va gramman-fiy mikroorganizmlarga karshi, ayniksa sil va boshka ogir yukumli kasalliklarga davo kilishda k,ullanadi.

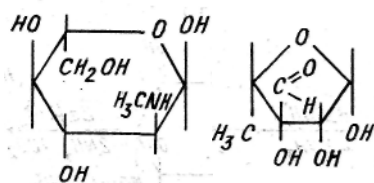
Streptomitsin kimyoviy tuzilishi jix,atidan boshka aminoglikozid antibiotiklaridan uzining siklitol xalka-sida, ya'ni aglikon qismida aminoguruxlar urniga ikkita guanidin koldigi,

shuningdek tabiatda kam uchraydigan va fakat streptomitsinning uzigagina xos tarmoklangan zan-jirli uglevodlardan *L*- streptoza saklashi bilan farklanadi.

- Streptomitsinning tarkibiy qismi turli kimyoviy va fizika-kimyoviy usullar yordamida aniklangan. Masalan, uni kislotali muxitda gidrolizlansa, u kimyoviy tuzilishi jix,atidan trans-konfiguratsiyadagi 1,3- diguanidino- 2,4, 5, 6- tetratsiklogeksan yoki streptidin aglikon qismi va disaxarid streptobiozaminlarga parchalanadi.



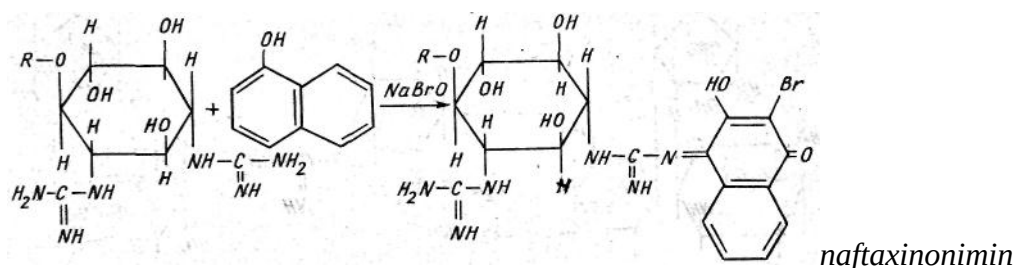
Streptobiozamin, V-metil- *L*-glyukozamin va *L*-streptozalardan tashkil topgan disaxariddir..



N- nemun-*L*-gln}- ch, v

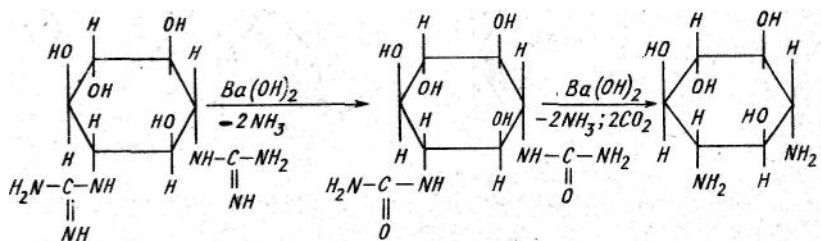
Kozamin *i*-stretpoza

Streptomitsinning kimyoviy tuzilishini urganish maksada, uning gidroliz kilib olingan maxsulotlari xar tomonlama chukur tekshirib anikdanadi^ Masalan; streptomi-sinning streptidin xalkasidagi guanidin koldigini isbot-lashda uning 1 mol massa mikdordagisi kaliy permanganat yordamida oksidlanib boshk,a moddalar bilan bir Katorda 1,3 mol guanidin ajratib olingan. Bu streptidinning tarkibida ikki molekula guanidin koldigi borligini bildiradi. Streptidin xalkasidagi guanidin koldigini anikdashda yana barcha guanidin xosilalariga xos Sakaguch reaksiyasidan foydalaniladi. Bunda streptidinga natriy ishkori, α - naftolning 40% li spirtdagi eritmasi va yangi tayyorlangan natriy gipobromid eritmasi yoki bromli suv -kushilsa, kizil binafsha rangli birikma xosil buladi. Bu reaksiyadan streptomitsinning chinligini aniklashda foydalaniladi. Uni taxminan kuyidagi tenglama buyicha ifoda-lash mumkin.



Streptidin xilidagi odda

SHuningdek streptidinni bariy gidroksid bilan kayna-tilsa, u uzidan ikki molekula ammiak ajratib chikarib, streptomochevina, keyinchalik esa yana ikki molekula ammiak va karbonat angidridni ajratib chikarib, 1,3- dioamino2, 4, 5, 6-tetraoksitsiklogeksa utadi.



1,3-diamino
2,4,5,6-tetraok-
Streptidin

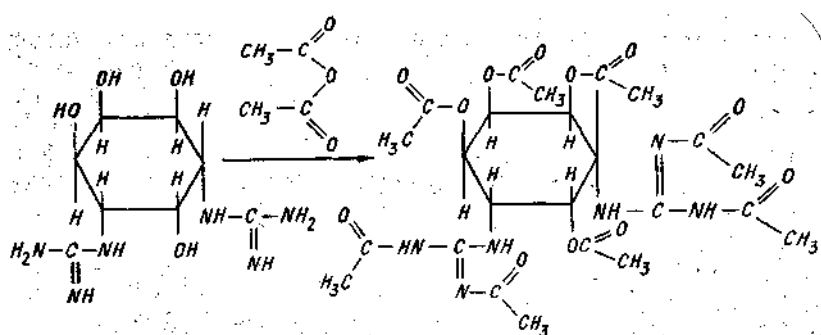
Streptotchebina

siiiiklogeksan

Bu reaksiya yordamida xam streptidin molekulasida guanidin koldigi borligi isbotlanadi.

Streptidin molekulasidagi—ON; va — C = NH. guruxlari infra-kyzil spektroskopiya usuli yordamida aniklangan.

Streptidin xalkasi atsetillanganda, uning oktaatsetat unumi xosil bulishi isbotlangan.



Oktaatsetil xosilasidagi 8 ta atsetil guruxidan 4 tasi guanidin koldigiga, kolgan 4 tasi esa gidroksil guruxiga birikkanligi xam aniklanadi. Bu yana bir bor streptidin xalkasida gidroksil gurux va guanidin koldigi borligini bildiradi.

Streptidin molekulasining tula urganilishi va keyinchalik shu asosda sintez yul bilan odinishi, uning kimyo;-viy tuzilishini uzil-kesil tasdiklab berdi.

Streptomitsinning kislotali muxitda gidrolizlanishi-dan xosil bulgan, yana boshka bir qismi — streptobioza-

minni va undagi—HN—CH₃, —C(=O)H guruxlarini xamda uchlam-chi spirt gidroksil guruxini IK,- spektroskopiya usuli buyicha aniklanadi.

Streptomitsinning kand qismi yana turli kimyoviy usullar xamda sintez yuli bilan yaratish orkali isbotlana-di. Masalan, undagi L- streptoza preparatning chinligini aniklashda keltirilgann maltol reaksiya buyicha isbotla-nadi.

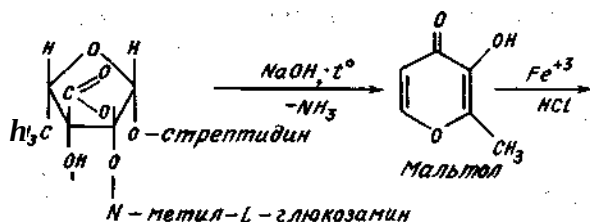
Streptomitsinni biosintez yuli bilan olish uchun soya yoki . juxori uni, glyukoza, sut kislota, ammoniy, kalsiy, magniy tuzlari, natriy xlorid, kaliy monofosfat, natriy gidrokarbonat, shuningdek juda kam mikdorda temir, marganets-dan iborat- ozika sifatida tayyorlangan suvli aralashma sharoitida, yuk,ori unumli Streptomyces griseus zamburugini doimiy aeratsiya kilib turish yordamida 80—120 soat davomida ustiriladi. Mikroorganizm ustirilayotgan suyuq-likda

xarorat 26—28°S va rN muxiti 6,5—7,0 ga teng bulishi lozim. Fermentatsiya tugagach, suyuqlikda kuchsiz kislotali muxit yaratib sungra uni ■suziladi. Keyinchalik suzindidan faollashtirilgan kumir yoki ion almashuv smola-lar yordamida streptomitsin ajratib olinadi.

Tibbiyot extiyojlari uchun streptomitsin sulfat tuzi xolida chikariladi. Streptomitsin sulfat, biroz achchikrok mazali, ok kukun yoki gilvirak shakldagi gigroskopik massa bulib, suvda oson eriydi, spirtida, xloroformda va efirda erimaydi. Kislota va ishkor eritmasida isitilsa, parchalanib ketadi. U xavova yoruglik ta'siriga barkaror moddadir.

Streptomitsin sulfatning chinligi kuyidagi reaksiyalar yordamida aniklansladi. Jumladan, uning tarkibidagi kand qismi L-streptozağa xos reaksiya sifatida — maltol re-aksiyasidan foydalaniladi. Buning uchun streptomitsin sulfatga 0,05 mol/l natriy gidroksid eritmasi kushib, ma'lum vaktgacha kaynab turgan suv xammomida kizdiriladi. Natijada preparat gidrolizlanib streptidin, /V-metil-L- glyukozamin va L- streptozağa parchalanadi. Ajralib chikkan, f-streptoza keyinchalik degidrotatsiya va izomerla-nishga uchrab, maltol (a- metil-r- oksi-u-piron) ga utadi. Sungra sovutilgan eritmaga temirammoniy achchiktosh tuzi-ning xlorid kislotađagi eritmasi kushilsa, undagi uch valentli temir maltol bilan binafsha rangli kompleks tuz xosil kiladi. Maltol xosil bulish reaksiyasini taxminan kuyidagi umumiy tenglama buyicha ifodalash mumkin:

Binafsha rangli kompleks birikma



Streptomitsinni natriy gidroksid bilan kizdirganda, streptidin xalkasidagi guanidin koldigi xisobiga ammiak Xam ajralib chikadi. Uni xididan yoki lakmus kogozi orkali aniklash mumkin. Bu urinda shuni xam aytib utish kerakki, maltol reaksiyasini, uzidagi L-streptoza xalkasida aldegid guruxi urniga oksimetilen guruxini saklagan digidrostreptomitsin bermaydi. Streptomitsinning chinligi yana undagi guanidin koldigi asosida, yukorida aytib utilgandek, Sakaguchi reaksiyasi yordamida xam aniklanadi. Streptomitsinni L- streptoza kand qismidagi aldegid guruxini barcha aldegidlarga xos Feling suyuqligi ta'siri-da kizil rangli mis(1)- oksid xosil kilishdan yoki kumush kuzgu reaksiyasi orkali aniklash mumkin.

Preparat tarkibidagi sulfat ioni bariy sulfat tuzi Xolida chuktirib aniklanadi.

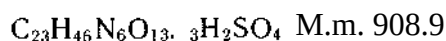
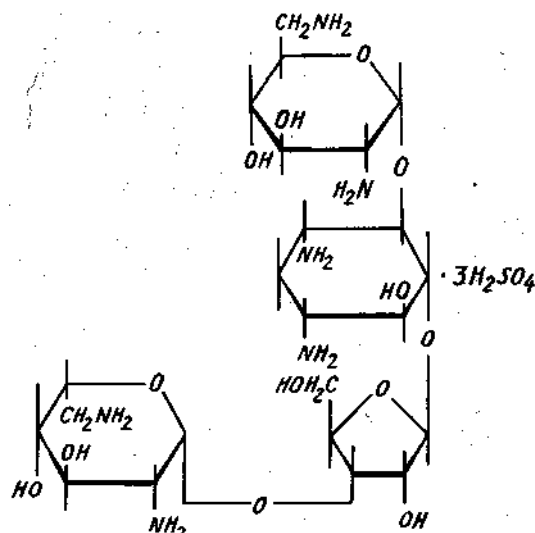
Streptomitsin sulfatning mikdori DF talabiga kura biologik usul yordamida aniklanadi. Preparatni maltol reaksiyasi asosida fotokolorimetriya xamda kolorimetriya-ning oddiy kuz bilan kurish usulida aniklash mumkin.

Streptomitsin turli yukumli kasallikni kuzgatuvchi grammanfiy grammusbat va kislotağa chidamli, ayniksa sil kasalligini kuzgatuvchi bakteriyalarga kuchli ta'sir kursa-tadi. Turli kasalliklarga davo kilishda uning suvdagi yoki 0,5—1% li novokainđagi eritmasi mushak orasiga yuborila-di. Streptomitsin natriy para-aminosalitsilat, izoniazid, ftivazid va boshka silga karshi preparatlar bilan birga buyuriladi.

Preparat 0,25, 0,5 va 1,0 g (250000, 500000 va 1000000 TB)dan ogzi germetik yopilgan flakonlarda chikariladi. B ruyxati buyicha kuruk va xarorat 25°S dan oshmagan xonalarda saklanadi.

NEOMITSIN SULFAT

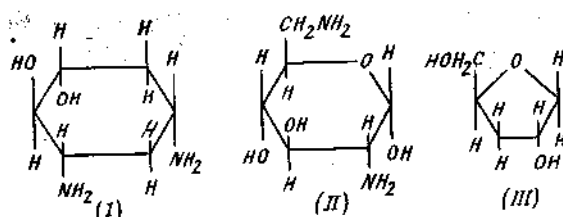
Neomycini Sulfas

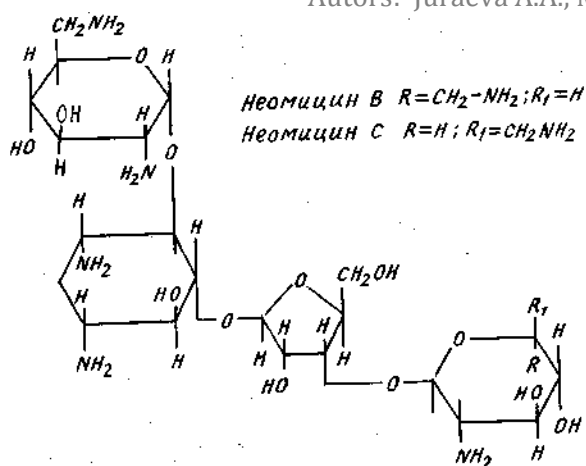


1949 yilda Vaksman va Le-SHevale *Streptomyces fradiae* mikroorganizmi ustirilgan suyuqlikdan kimyoviy tuzilishlari bir-biriga yaqin, antimikrob, faol ta'sirga ega A, V, S va juda kam miqdorda (1% gacha) D, E, F neomitsinlar majmuasini olishdi.

Xozir tibbiyotda kullanadigan neomitsin preparatining 95% dan ortigini, uning boshka turlariga nisbatan eng kuchli antimikrob ta'siriga ega neomitsin V va juda kam miqdorda esa neomitsin S tashkil kiladi.

Neomitsin kimyoviy tarkibi bir-biri bilan uzaro birikkan turtta ayrim qismdan tashkil toptan. Masalan, neomitsin V va S lar tarkibida aglikon sifatida 2-dezoksistreptamin (I) ikkitadan 2,6-diaminoglyukoza (II) va D- riboza (III) buladi. Ular bir-birlaridan tarkibidagi 2,6-diaMinoglyukozalardan bittasi turli izomer shaklida bulishi bilan farklanadi.





Tibbiyot extiyojlari uchun neomitsin sulfat tuzi x,olida ishlatiladi.

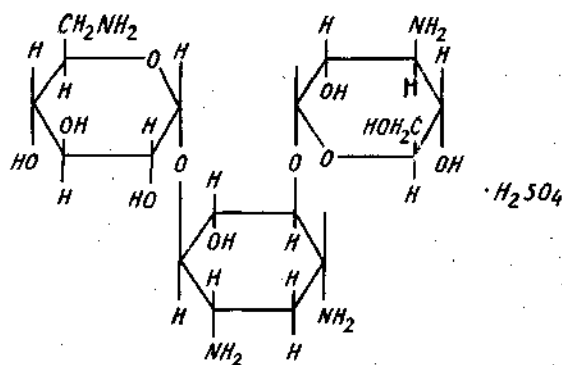
U xidsiz, ok yoki sargimtir, ok gigroskopik kukun bulib, suvda engil eriydi, spirtida juda kam eriydi, atseton, xloroform va efirda erimaydi. Preparat kutblangan nur tekisligini ungga buruvchi optik faol moddadir. Uning solishtirma buruvchanligi (5% li suvdagi eritmasi) $+50^\circ$ dan $+58^\circ S$ teng.

Preparatning chinligi kanamitsinga uxshash, undagi 6- glyukozamin koldigi asosida, orsin bilan tarkibida temir (III)- xlorid saklagan konsentrlangan xlorid kisloata ishtirokida yashil rangli birikma xosil kilishiga karab aniklanadi (kanamitsinga karalsin).

Neomitsin sulfatdagi sulfat ioni odatdagicha bariy sulfat xolida chuktirib aniklanadi. Preparatning antimikrob faolligi boshka antibiotiklarga uxshash biologik usul buyicha aniklanadi. Neomitsin sulfat keng doiradagi antimikrob ta'sirli antibiotik modda bulib, u grammanfiy (stafilokokk, pnevmokokk, streptokokk meningokokk va boshkalar) grammusbat (dizenteriya va ichak tayokchalari),⁷ mikroorganizmlarga kuchli ta'sir kursatadi. Preparat boshka antibiotiklarga chidamli bakteriya-lar⁸a xam'ta'sirchandir. Uni pnevmoniya, mastit, endometrit, sistit, meningoensefalit, piodermiya, yiringli yaralar, kon'yunktivit va boshka yukumli kasalliklarga davo kilishda ishlatiladi. Neomitsin sulfat 0,5—2% li surtma dori x,olida sirtidan terining yiringli kasalliklari kon'yunktivit, keratit va boshka kuz xastaliklarini davolashda ishlatiladi. Neomitsin sulfat tabletka x,olida 0,1—0,2 g dan kuniga 2 marta ichish uchun tayinlanadi. Uni 0,1 va 0,25 g dan tabletka va 0,5—2% li surtma dori xolida chikariladi. Preparat korongi va xarorati $20^\circ S$ dan yukori bulmagan joylarda «B» ruyxati buyicha saklanadi.

KANAMITSIN MONOSULFAT

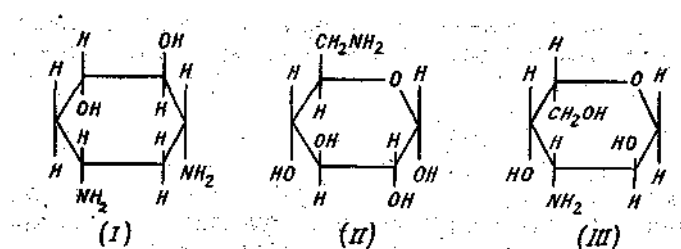
Kanamycini monosulfas



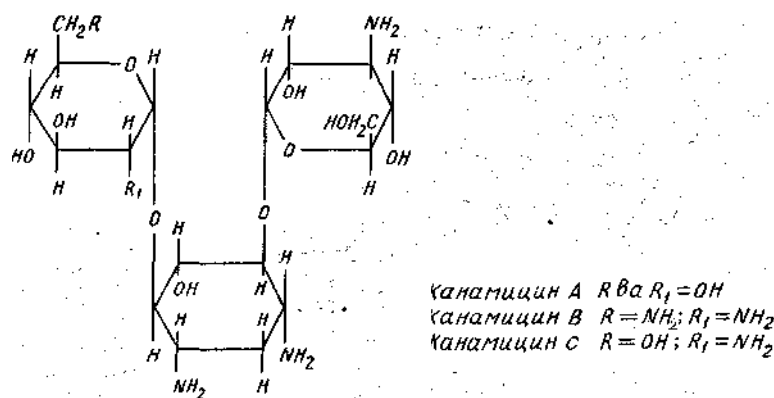
$C_{18}H_{36}N_4O_{10} \cdot H_2SO_4$

M.m. 582,5

Kanamitsin, *Streptomyces Kanamyceticus* nursimon zam-burug yoki unga yaqin boshka mikroorganizmlar xayot faoliyati davrida xosil [^]iladgggan aminoglikozid-antibiotik moddadir. Uni xam kraxmal yoki soya uni va boshka ozika moddalar aralashmaeiDchP tayyorlangan rN kiymati 7 ga teng muxit va 27—29°S xarorat sharoitida mikroorganizmlarni ustirib, kanamitsin A, V, S majmuasi olinadi va ularni bir-biridan ion almashinish xromatografiya usuli yordamida ajratib olinadi. Kanamitsinning kimyoviy tuzilishidagi genin qismini neomitsin va gentomitsin antibiotiklariga uxshash 2- dezoksistreptidin (I) xalkasi tashkil kiladi. Tarkibining kand qismi 2- dezoksistreptinga glikozidsi-mon birikkan 6- amino-6- dezoksi-D- glyukoza yoki 6- glyukoza-min (II) va 3- aminoZ- dezoksi-(-)-glyukoza (III) dan iborat.

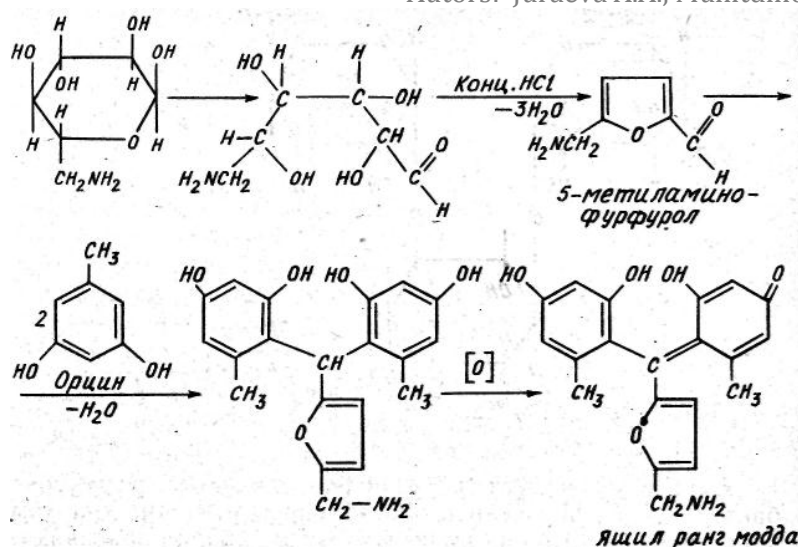


Kanamitsinlar uzaro bir-birlaridan 6- amino-6- dez-oksi-D- glyukoza kand qismining 2 va 5 vaziyatdagi radi-kallarining xar xil bulishi biLan farkanadi.



Ulardan, kanamitsin A eng kuchli antimikrob ta'sirga ega. Kanamitsin monosulfat xidsiz va mazasiz, ok kristall kukun bulib, suvda engil eriydi, spirt xloroformda va efirda erimaydi. U xavo va ishkor eritmasi ta'siriga nisbatan barkarordir. Preparat optik faol modda bulib, kutblangan nurlar tekisligini ungga buradi. Uning so-lishtirma buruvchanligi (1% li suvdagi eritmasi) +121° ga teng.

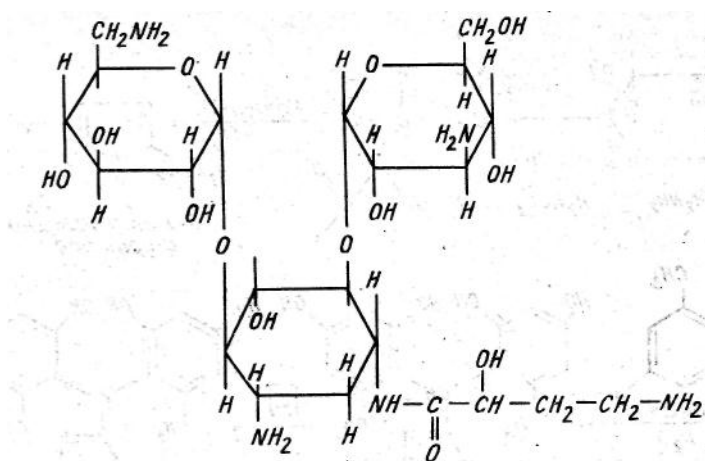
Kanamitsinning chinligini aniklashda, uning kimyoviy tuzilishidagi 6- glyukozamin koldigi asosida orsin (5- metil rezorsin) bilan yashil rangli birikma xosil kilish reaksiyasidan foydalaniladi. Bunda preparatning eritma-siga 20% li orsin spirdagi eritmasi va tarkibida 0,06% temir (III)-xlorid saklagan konsentirlangan xlorid kislota kushib, uni kaynayotgan suv xammomida isitiladi. Reaksiyani taxminan kuyidagi kimyoviy tenglama bilan ifodalash mumkin.



Preparat tarkibidagi sulfat ioni bariy sulfat xolida chuktirib isbotlanadi. Kanamitsin monosulfatning mikdori ta'sir faolligi asosida DF da keltirilgan mikrobiologik usul buyicha aniklanadi. Bu preparat xam boshka aminoglikozid antibiotiklarga uxshash xar tomonla-ma antimikrob ta'sirga ega bulib, u kup grammanfiy va grammusbat mikroorganizmlarga kuchli ta'sir kursatadi.

Kanamitsin sulfatni me'da-ichak infeksiyasida (dizenteriya, bakteriyali enterokolit va boshkalar) 0,5—0,75 g dan sutkasiga 3 g gacha ichiriladi. Uni tabletkalarda 0,125 va 0,25 g dan chikariladi. Preparat kuruk, va yoruglik ta'siri-dan extiyotlangan sharoitda «B» ruyxati buyicha saklanadi.

Kanamitsin asosida yarim sintetik yul bilan olingan amikatsin (Amikacinum.) preparati xozirgi vaktida sulfat tuzi xolida tibbiyotda aminoglikozid antibiotiklariga nisbatan birmuncha kuchli antimikrob ta'sirga ega modda sifatida kullanadi. Uni kanamitsinga 4- amiNo-4- oksibuti-ril kislotla xlorangidridi ta'sir ettirib olinadi.

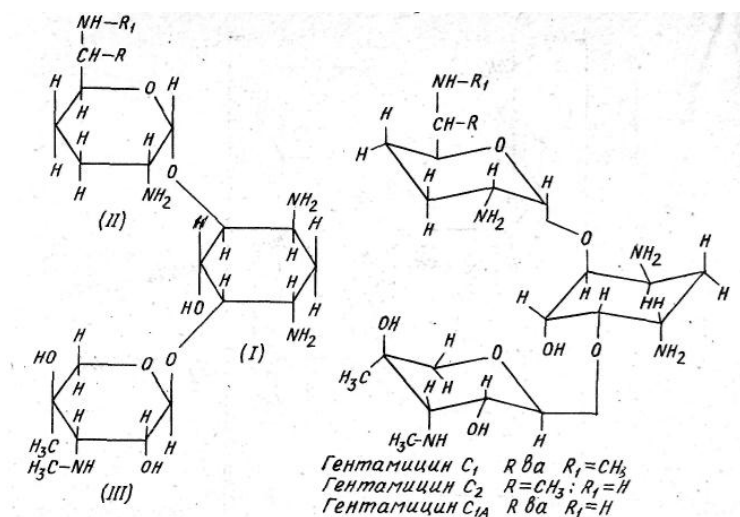


Amikatsin sulfat grammanfiy, ayniksa grammusbat bakteriyalarga nisbatan kuchli ta'sir kursatadi. Uni xam kanamitsin, gentamitsin aminoglikozidlar bilan davolaydi-gan kasalliklarda kullanadi. Preparat in'oksiyalarda mushak orasiga yoki venaga yuboriladi:

Amikatsin sulfatning 100 yoki 500 mg mikdordagi eritmalari 2 ml dan ampulalarda chikariladi.

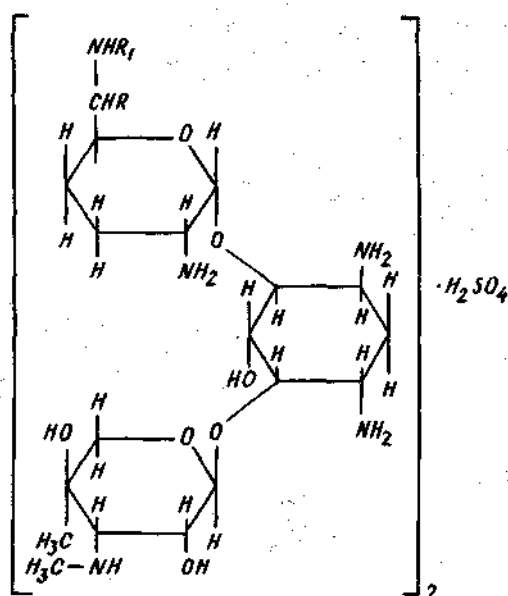
GENTAMITSINLAR

Bu guruxni kimyoviy tuzilishi va antimikrob ta'siri jixatidan uzaro uxshash Micramonospora purpurea mikro-organizmi ishlab chikaradigan gentamitsin antibiotiklar majmuasi tashkil kiladi. Xozirgi vaktida tibbiyot extiyoji uchun ulardai gentamsin Ci; C2; S_{1A}turlarining aralashmasi ishlatiladi. Ular bir- birlaridan metil radikalining soni va tutgan urni bilan farklanadi.



Gentamitsin xam kanamitsinga uxshash uch komponentli aminoglikozid kator antibiotik bulib uning xam aglikon qismini 2-dezoksistreptamin (I) tashkil kiladi. Prepara-ratning kand qismiga unga glikozidsimon birikkan va tabiatda kam uchraydigan diaminogeksoza-purpurozamin (II) va aminouglevod garozamin (III) kiradi.

Gentamitsin Ci va Sg tarkibidagi diaminogeksoza — ' purpurozamin koldigi, ularning mikroorganizmlarga nisba-tan ta'sirini kuchaytiradi. Tibbiyotda gentamitsin sulfat tuzi (gcntamycini sulfas) xolida ishlatiladi.



Gentamitsin sulfat gigroskopik ok. kukun yoki galvirak massa bulib, suvda engil eriydi, 95% li spirt, xloroform va efirda erimaydi. Uning solishtirma buruvchanligi (1% li eritmasi) +110° dan +121° gachadir.

Preparatning chinligi yupka katlamli xromatografik usul buyicha aniklanadi. Bunda xromatogrammani yuzaga keltiruvchi sifatida yod buglaridan foydalaniladi. YUpka katlamli xromatografiya usuli buyicha Ci, Sg, S_{1A} gentamitsinlarning xar birini ayrim xolda aniklash imkoni xam buladi. Undagi sulfat ionini bariy sulfat xolida chuktirib bilinadi. Preparat tarkibida gentamitsin Ci 25— 50%, Sg 20—50% va S_{1A} 15—40% mikdorida buladi.

Gentamitsin sulfatning miqdori (biologik faolligi-ni) boshqa antibiotiklarga uxshash mikrobiologik usul buyicha aniqlanadi. Bunda *Bacillus pumilus* test mikrobu ustirilgan agar-agarda diffuziylanishi buyicha bilinadi.

Gentamitsin grammanfiy va grammusbat mikroorga nizmlarga faol ta'sir kursatadi. Ayniksa, penitsillarga chidamli stafilokokklarga nisbatan uning ta'siri birmun-cha kuchlidir. Preparat pnevmoniya, bronxopnevmoniya, plevrit, peritonit, meningit, siydik yuli infeksiyasi va boshka yukumli kasalliklarni davolashda kullanadi. Uni eritma xolida mushak orasiga yuboriladi. Preparat sirtidan 0,1% li surtma dori yoki krem xolida chikariladi. U x,arorat +5°S dan yukori bulmagan, kuruk va yoruglik tushmaydigan joylarda saklanadi.

Nazorat savollari

1. Aminoglikozidlar gurux preparatlarining olinishi?
2. Aminoglikozidlar gurux preparatlarining chinligini aniqlash usullari?
3. Aminoglikozidlar gurux preparatlarining miqdorini aniqlash usullari?

Foydalangan adabiyotlar

1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 "Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalari" Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O'zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushego issledovatelya - ximika“, Leningrad, „Ximiya“, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennye sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.
8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

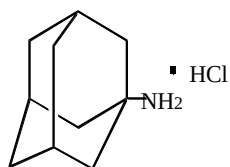
10-mavzu: Alifatik tsiklik birikmalarning tibbiyotda qo'llaniladigan hosilalari

Reja

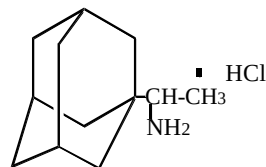
1. Terpenoidlar va adamantan guruxiga kirgan dori vositalari olinishi
2. Terpenoidlar va adamantan guruxiga kirgan dori vositalari chinligini aniqlash usullari
3. Terpenoidlar va adamantan guruxiga kirgan dori vositalari miqdorini aniqlash usullari

Tayanch iboralar: *Terpenoidlar, adamantan, mentol, terpengidrat, validol, kamfora, sulfokamfokain, bromkamfora*

Midantan-Midantanum

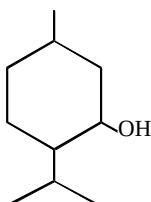


Rematadin - Remantadinum

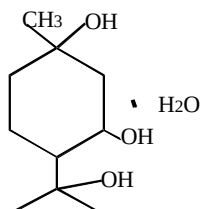


Terpenoidlar

Mentol- Mentolum

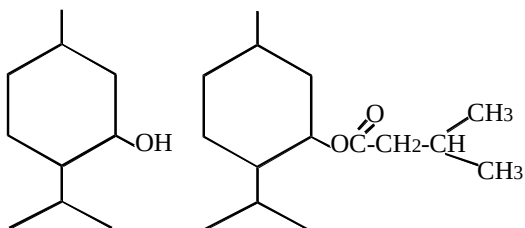


Terpingidrat Terpinum hydratum

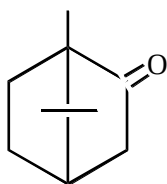


Validol-

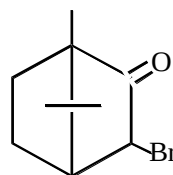
Validolum



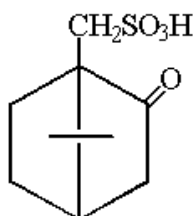
Kamfora, Camphorae



BromkamforaBromcamphorae

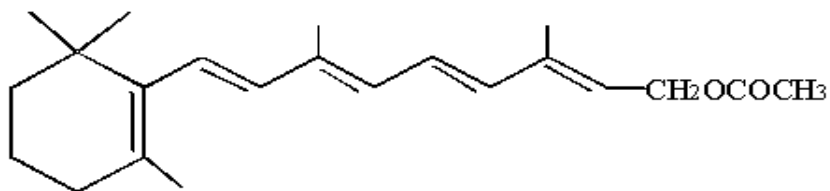


Sulfokamfokain Acidum sulfocamphoratu



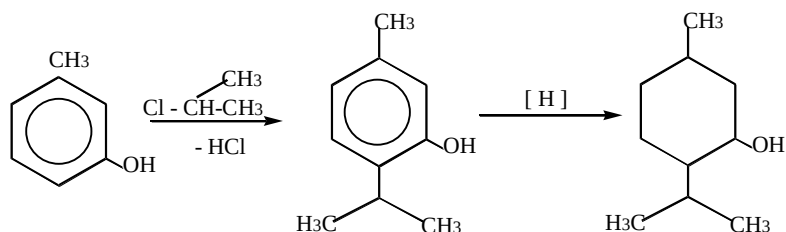
Tetraterpenlar

Retinoli acetat – Retinol atsetat

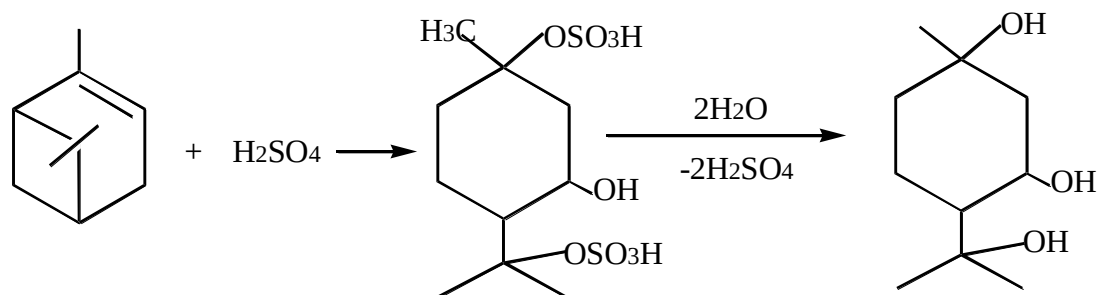
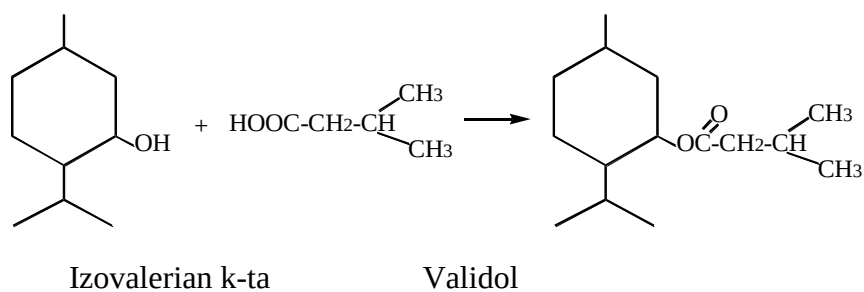


Olinishi.

Mentol

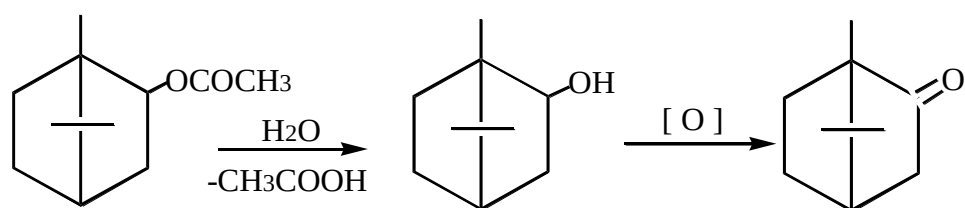


Validol-



Pinen (skipidar
tarkibida)

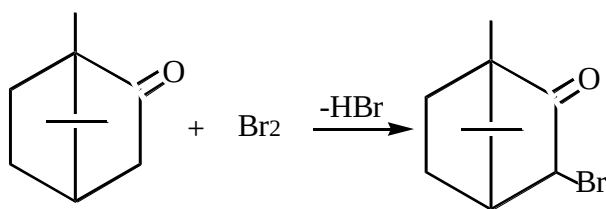
Terpingidrat



Kamfora.

bronilatsetat borneol kamfora pixta moyi tarkibida 40% gacha

Bromkamfora



Tasvirlanishi. Mentol o'ziga xos hid va muzlatuvchi mazaga ega bo'lgan kristall modda. Suvda kam, spirtida juda oson eriydi. Kamfora, timol, fenol, rezortsin va xloralgidrat bilan evtetik aralashmalar hosil qiladi. Optik faol- $[b]_D = -49^\circ - 51^\circ$ (10% li etanolda).

Validol mentol hidiga ega bo'lgan moysimon tiniq suyuqlik.

Terpingidrat hidsiz oq rangli kristall, suvda kam eriydi. Etil spirtida eriydi. Qizdirilganda sublimatsiyalanadi.

Kamfora o'ziga xos hidga ega bo'lgan kristall kukun, muzlatuvchi mazaga ega. Sublimatsiyalanadi. Suvda kam, etil spirtida esa oson eriydi. Timol, mentol, fenol va xloralgidrat bilan evtetik aralashmalar hosil qiladi.

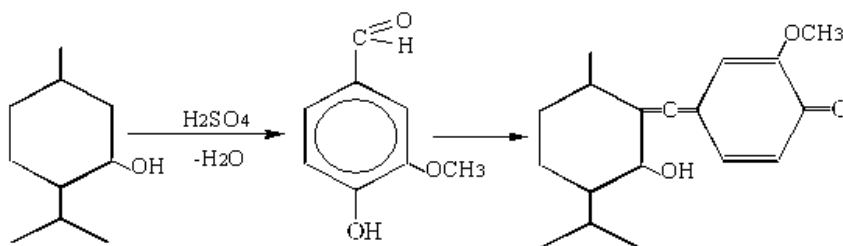
$$[b]_D = -39^\circ - 44^\circ$$

Bromkomfora. Kamforaning hidiga ega bo'lgan oq rangli kukun, suvda kam, spirtida oson eriydi.

Sulfokamfora kislotasi - oq, sarjishroq kristall kukun, suv va spirtida oson eriydi.

CHinligini aniqlash.

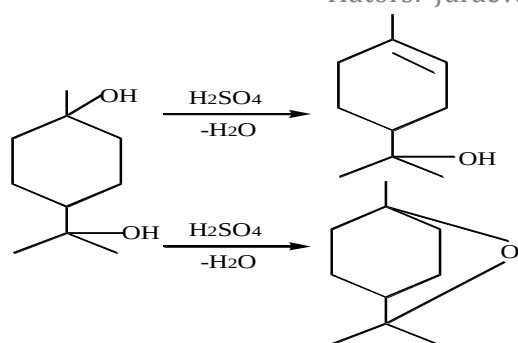
1. Mentol vanilinning konts. H_2SO_4 dagi 1% li eritmasi bilan sariq rang hosil qilib, unga suv ta'sir etdirilsa to'q qizil rangga o'tadi.



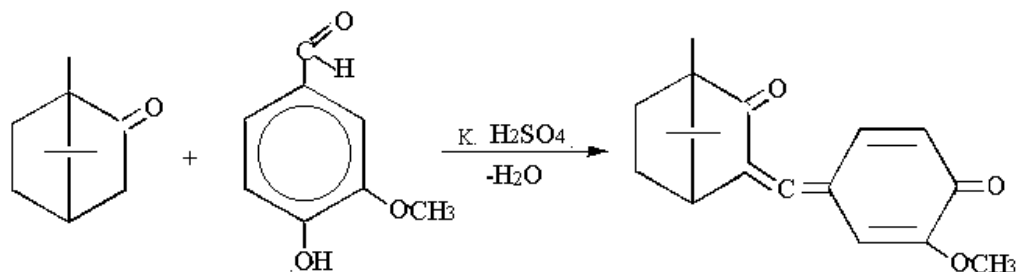
Mentol uchun $T_{suyuq} -41 - 44^\circ S$ $[b]_D -49^\circ - 51^\circ$ (10% li etanol eritmasida)

2. Validolning chinligi aniqlanganda mentolga sifat reaksiyasi qilinadi. $R_{20} = 0,894 - 0,907$

3. Terpingidrat terpineol tsineol

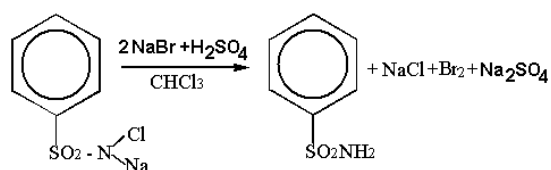
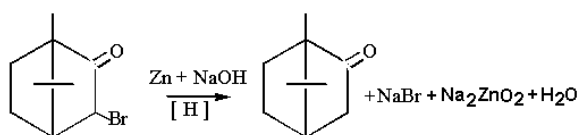


Kamfora

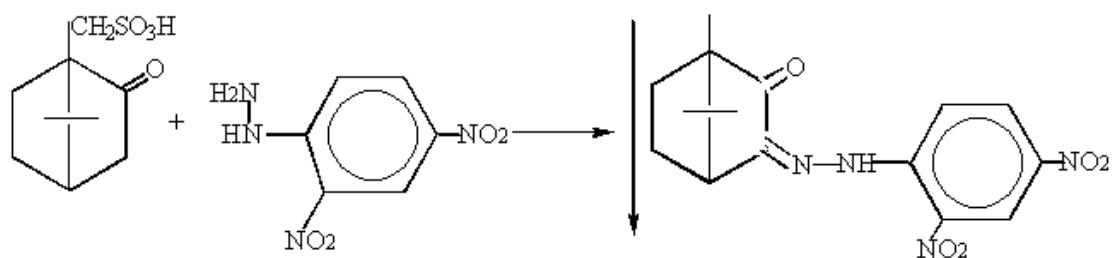


qizil rang

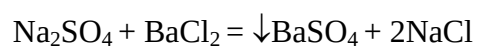
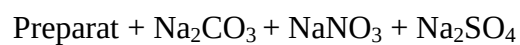
Bromkamfora



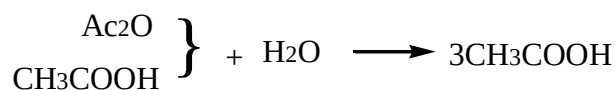
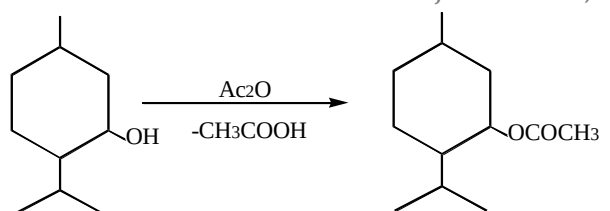
Sulfokamfora kislotalasi.



qizil-sariq

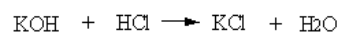
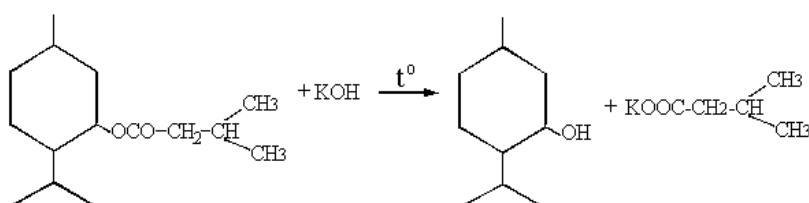


Miqdorini aniqlash. Mentol - atsillash usuli



$$X = \frac{(V_H - V) T K 100}{a}$$

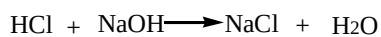
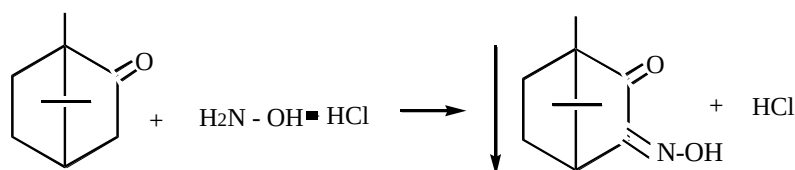
Validol - alkalimetrik usul



ortiqchasi

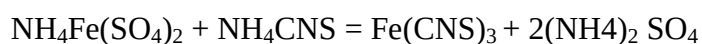
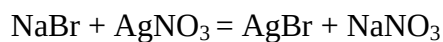
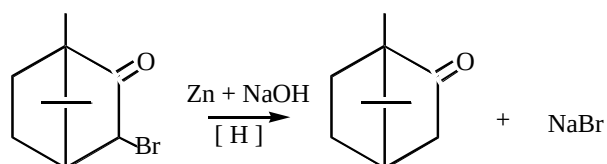
spirtli eritma

Terpingidratning miqdori substansiyasida aniqlanmaydi. Tabletkasida tortma usul bilan aniqlanadi. KVK bilan bergan cho'kmasi bo'yicha. Kamfora uchun alkalimetrik yoki polorimetrik usullarni qo'llash mumkin.

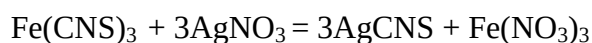


b.t.k

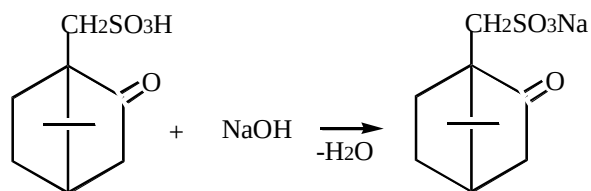
Bromkamfora. Folgard-Koltgof usuli.



qizil rang



Sulfakamfora kislotasi - alkalimetrik usul suvli sharoitda.



Ishlatilishi.

Mentol - tinchlantiruvchi tomirlarni kengaytiruvchi, ojriq qoldiruvchi vosita.⁷

Validol - MNSni tinchlantiruvchi tomirlarni kengaytiruvchi vosita tarkibida 30% mentol saqlaydi.

Terpindigidrat - baljam ko'chiruvchi vosita

Kamfora - MNS stimulyatori va kardiotonik vosita. Ratsemik kamfora-antiseptik. Bromkamfora – MNS ni tinchlantiruvchi va kardiotonik vosita.

Sulfakamfora kislotasi o'tkir yurak xastaligida va nafas olish qiyinlashganida, kardiogen shok holatlarida ishlatiladi. Sulfakamfokain tarkibiga kiradi.

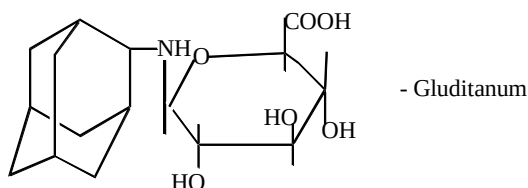
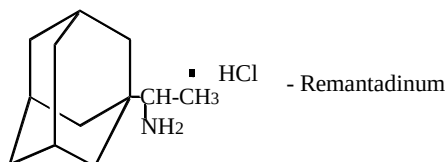
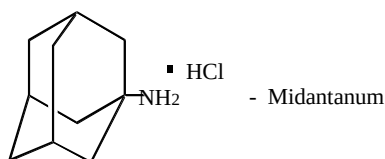
Tarkibi: Sulfakamfora kislotasi 49,6 g

Novakain (asos) 50,4 g

In'eksion suv 1l-gacha

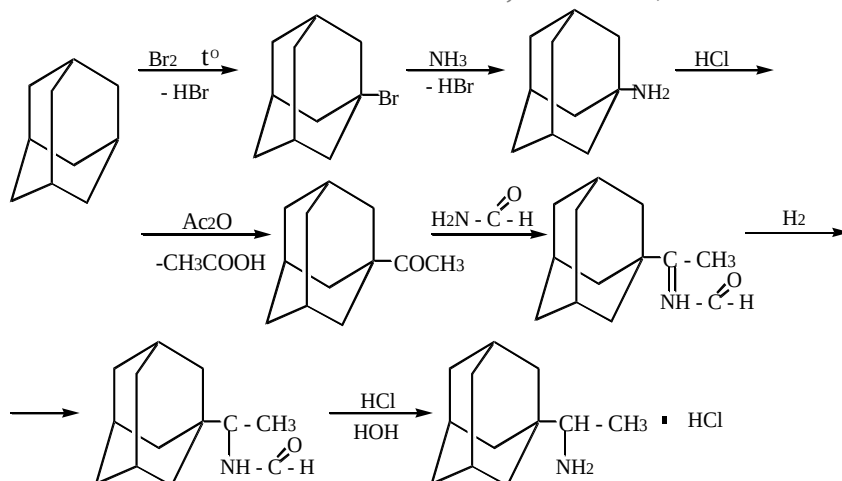
Saqlanishi - Umumiy ro'yxat bo'yicha saqlanadi.

Adamantanlar guruhiga kirgan dori moddalar tahlili.



Olinishi

6. ⁷ A.N.Yunushodjaev, Q.A.Ubaydullaev va b. Farmatsevtik kimyo. Toshkent, «Extremum press», 2011

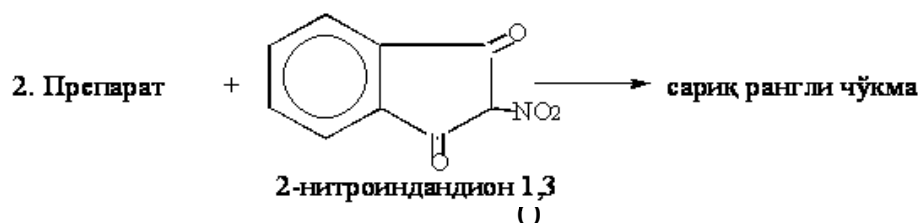


Tasvirlanishi - Oq kristall kukunlar, suv va spirtida eriydi bludantan suvda qiyin eriydi.

CHinligini aniqlash Midantan

t^0

1. Preparat + NaOH = $\uparrow$ NH₃+....



3. Cl^I ioniga reaksiya

Remantidin.

1.Nitroprussid natriy Na₂Fe[NO₂]₅ bilan atseton va Na₂CO₃ ishtirokida binafsha rang hosil qiladi.

2. Cl^I ioniga reaksiya

Gludanton.

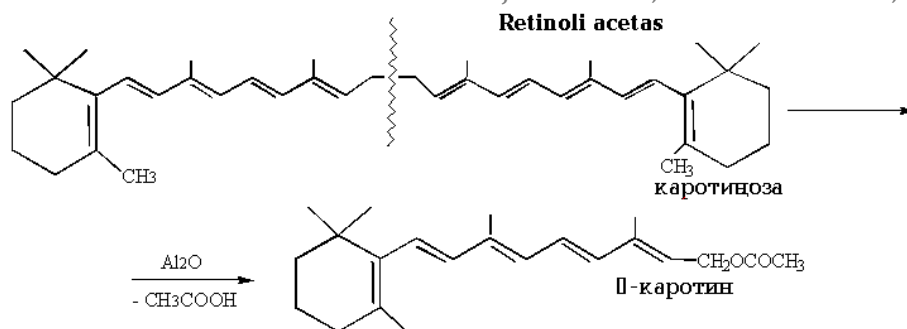
1.Glyukuronidga felling reaktivi bilan reaksiya

2. Na nitroprussid bilan yashil rang

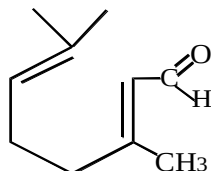
Miqdorini aniqlash. Suvsiz sharoitda kislotali ishqorli titrlash usuli.

Ishlatilishi. Midantan va gludanton parkinson kasalligida, remantadin gripp A ni davolashda qo'llaniladi.

Saqlanishi B-ro'yxati bo'yicha saqlanadi.



Sanoatda tsitral asosida sintez qilib olinadi.



Tasvirlanishi. Och sariq rangli, kuchsiz hidli kristall modda. havo kislorodi va yoruhlik ta'sirida tez o'zgaradi. Suvda erimaydi, 95% li spirt, xloroform, efir va yojli moylarda eriydi.

CHinligi. SbCl_3 Eritmasi bilan ko'k rang hosil qiladi.

Miqdorini aniqlash. UB-spektrometrik usul.

Ishlatilishi. Avitaminozda, teri va ko'z kasalliklarida, shamollash va boshqa kasalliklarni davolashda ishlatiladi.

Saqланishi. Azot oqimida kavsharlangan ampulalarda, yorujlik nuridan ehtiyotlangan holda, $+5^\circ\text{S}$ dan yuqori bo'lmagan haroratda saqlanad

Nazorat savollari

1. Terpenoidlar va adamantan gurux preparatlarining olinishi.
2. Terpenoidlar va adamantan gurux preparatlarining chinligini aniqlash usullari
3. Terpenoidlar va adamantan gurux preparatlarining miqdorini aniqlash usullari

Foydalangan adabiyotlar

1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 "Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalari" Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O'zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushego issledovatelya - ximika“, Leningrad, „Ximiya“, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennqe sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.
8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

11- mavzu: Aromatik birikmalar. Fenollar, paraaminofenollar, tetratsiklin, naftaxinon hosilalari va ularning xosilari.

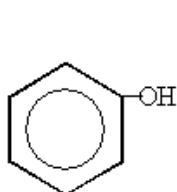
Reja

1. Fenollar va hinonlar guruhiga kiruvchi dori moddalar tahlili.
2. Fenol xosilalari bo'lgan dori moddalar fenol, rezortsin. Ularning tahlili.
3. Hinon, naftohinon xosilalari bo'lgan moddalar- vitamin K guruh moddadar.
4. Tetratsiklin-guruh dori moddalar tahlili.
5. Paraaminofenol hosilalari bo'lgan dori moddadar tahlili.

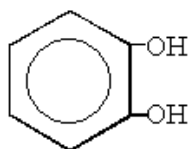
Aromatik birikmalar hosilalari bo'lgan dori moddalarning farmatsevtik tavsiflanishi quyidagicha:

Tayanch iboralar: *fenollar, hinonlar, paraaminofenol, aromatik birikma, naftohinon.*

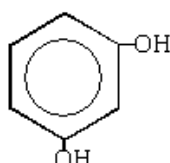
Fenollar guruhiga kirgan dori moddalar tahlili.



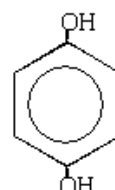
Fenol



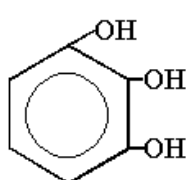
Pirokatexin



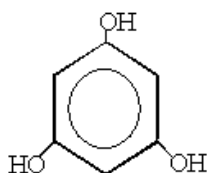
Rezortsin



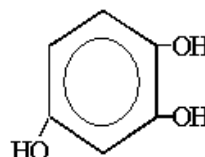
Gidroxinon



Pirogallol

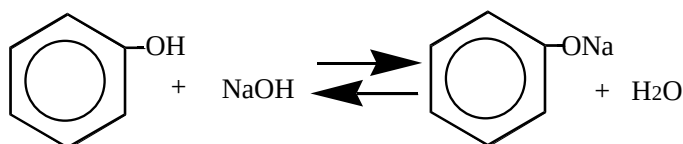


Floraglyutsin



1,2,4 - trioksibenzol

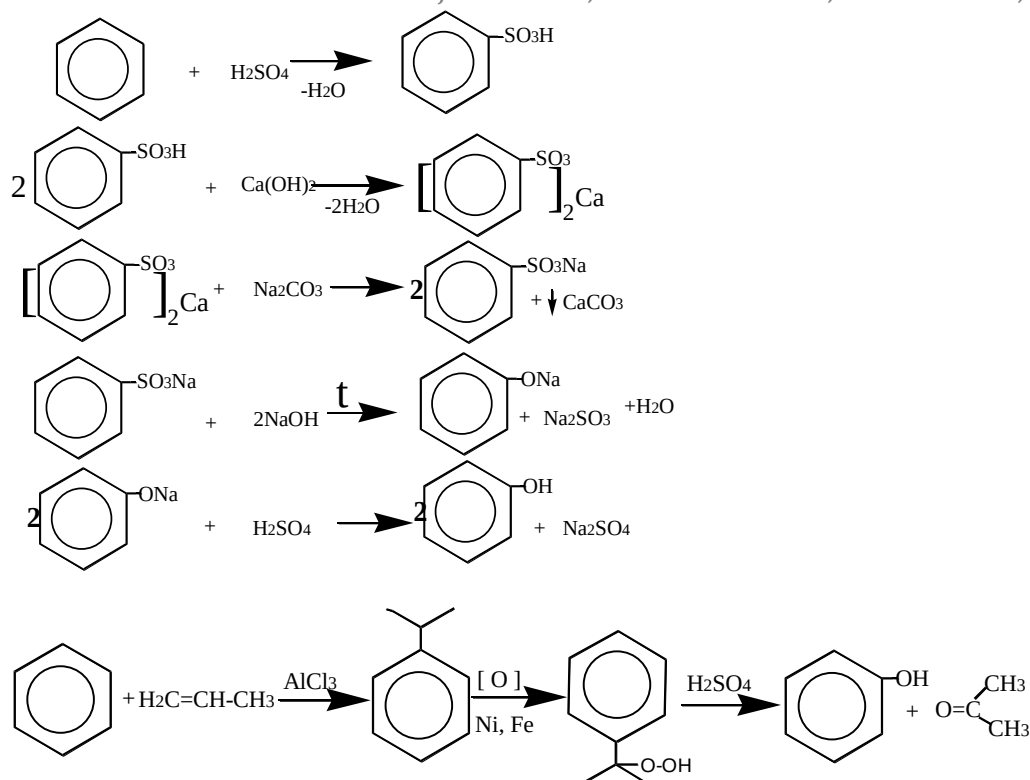
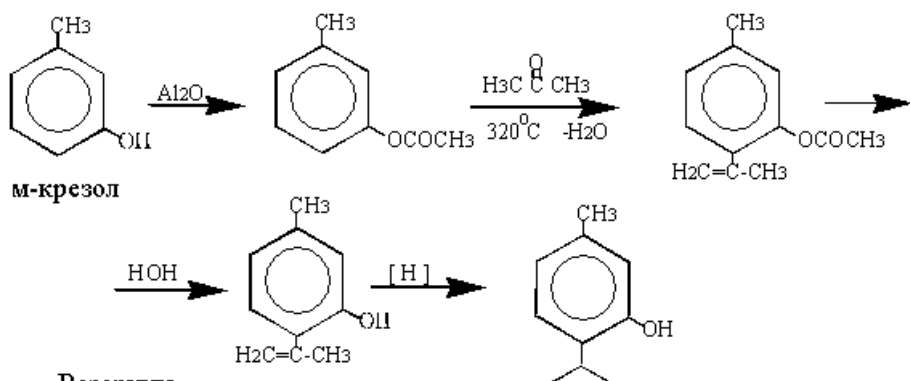
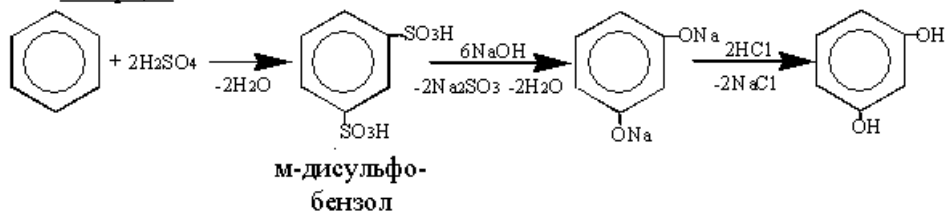
Fenollar kuchsiz kislotalar bo'lib, ishqorlar ta'sirida fenolyatlar hosil qiladi.



Fenollar guruhiga quyidagi dori moddalar kiradi:

1. Toza fenol - Phenolum purum
2. Timol - Thymolum
3. Rezortsin - Resorcinum.

Olinishi

TimolРезорцин

Tasvirlanishi : Fenol o'ziga xos o'tkir hidli rangsiz, kristall, 20 qism suvda eriydi, spirt, xloroform, efirda oson eriydi. T-suyuq 42,3°S.

Fenol havoda oksidlanib pushti rangga bo'yalib qoladi. 10 qism fenolga 1 qism suv qo'shib, aralashtirilsa, suyuq fenolgidrat hosil bo'ladi - Phenolum purum liquefactum.

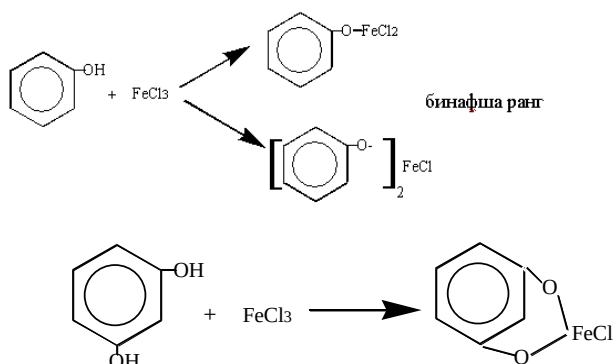
Timol rangsiz, yirik kristall yoki oq kristall kukun, o'ziga xos hidga va mazaga ega. Suvda juda kam, organik erituvchilarda esa eriydi. T-suyuq 49-51°S.

Rezortsin – rangsiz yoki biroz sarg‘imtir kristall kukun, suvda, spirt va efirda juda oson, xloroformda esa kam eriydi.

Havoda oksidlanib pushti rangga o‘tadi.

CHinligini aniqlash.

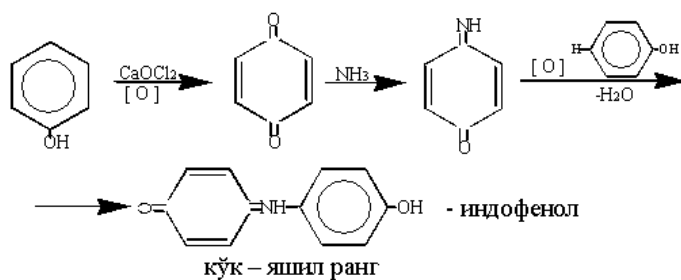
1. FeCl₃ bilan reaksiya



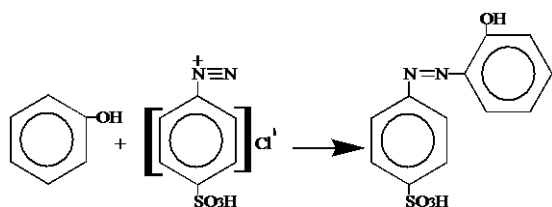
ko‘k - binafsha rang

Timol FeCl₃ bilan birikma hosil qilmaydi.

2. Indofenol hosil bo‘lish reaksiyasi.

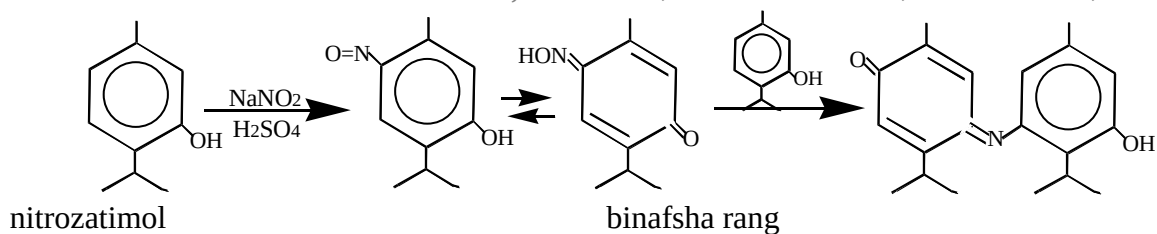


3. Azobo‘yoq hosil qilish reaksiyasi.

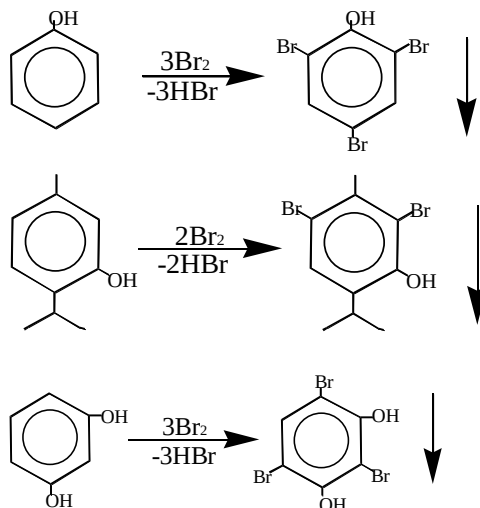


azobo‘yoq – qizil rang

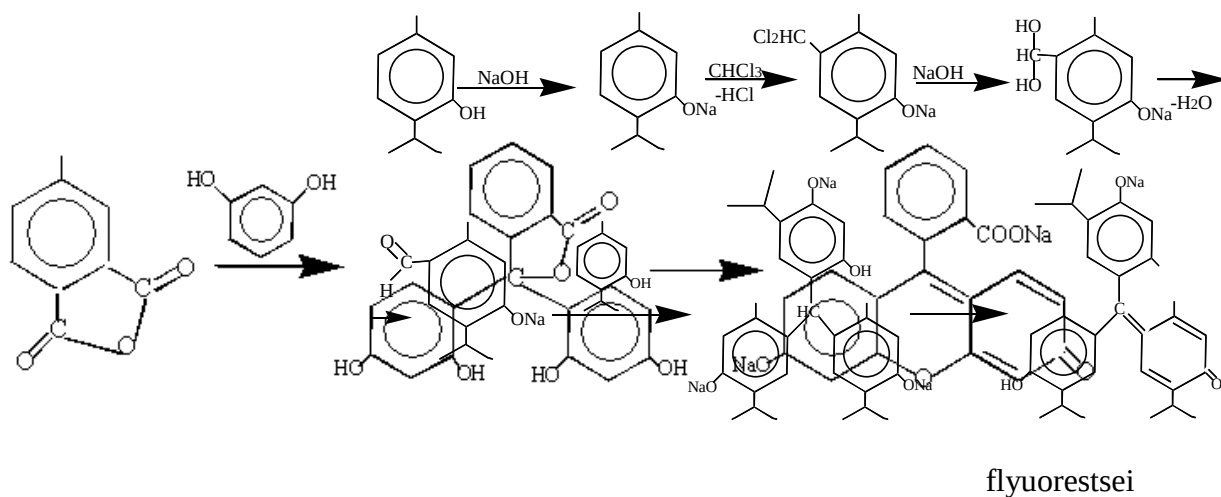
4. Lieberman reaksiyasi. (Indofenol reaksiyasining bir turi)



5. Galogenlash reaksiyasi.

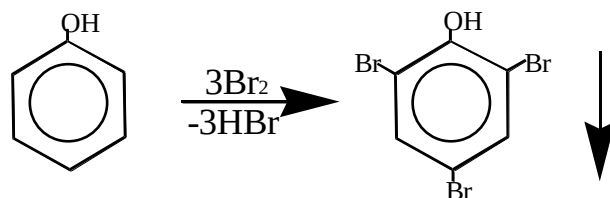


6. Aurin turidagi bo'yoq hosil bo'lish reaksiyasi.

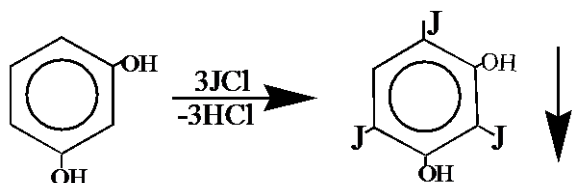
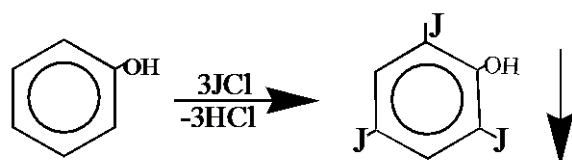


Miqdorini aniqlash.

1. Bromatometrik usul



2. Yodxlorometrik usul.



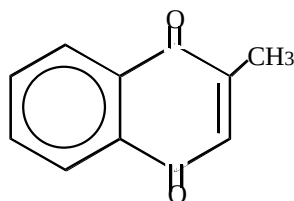
3. Timol to'g'ri bromatometrik usul.

Ishlatilishi : Fenolning 3%li eritmasi dezinfektsiyalovchi, 0,5%-0,1% li eritmasi dori moddalarni buzilishidan saqlash maqsadida ishlatiladi.⁸

Rezortsin 2-5% li suvli va spirtli eritmaları va 5-20%li surtma dorisi teri kasalliklarini davolashda Timol esa gijjalarni haydovchi, antiseptik modda sifatida ishlatiladi.

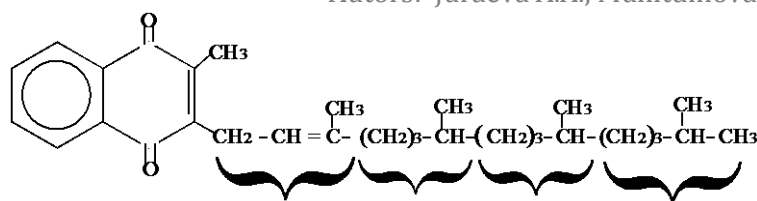
Naftaxinon hosilalari bo'lgan dori moddalar tahlili

Vitamin K ta'siriga ega bo'lgan tabiiy birikmalar kimyoviy tuzilishining asosini 2-metil-1,4-naftaxinon halqasi tashkil qiladi.

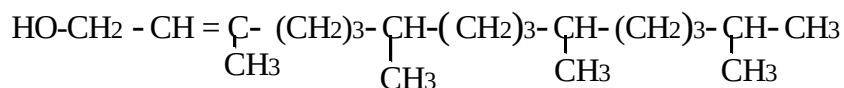


Filloxonon- Vitamin K₁

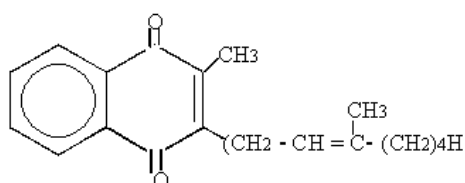
7. ⁸ A.N.Yunushodjaev, Q.A.Ubaydullaev va b. Farmatsevtik kimyo. Toshkent, «Extremum press», 2011



Filloxonon-tuzilishida alifatik zanjirni 20 ta S li fitol spirti tashkil etadi.

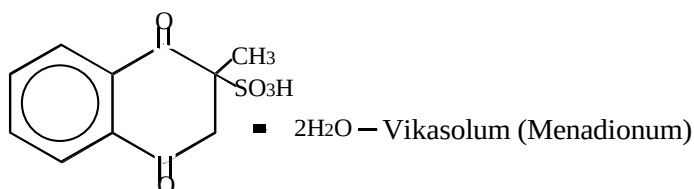


Farnoxinon, menaxonon - vitamin K₂.

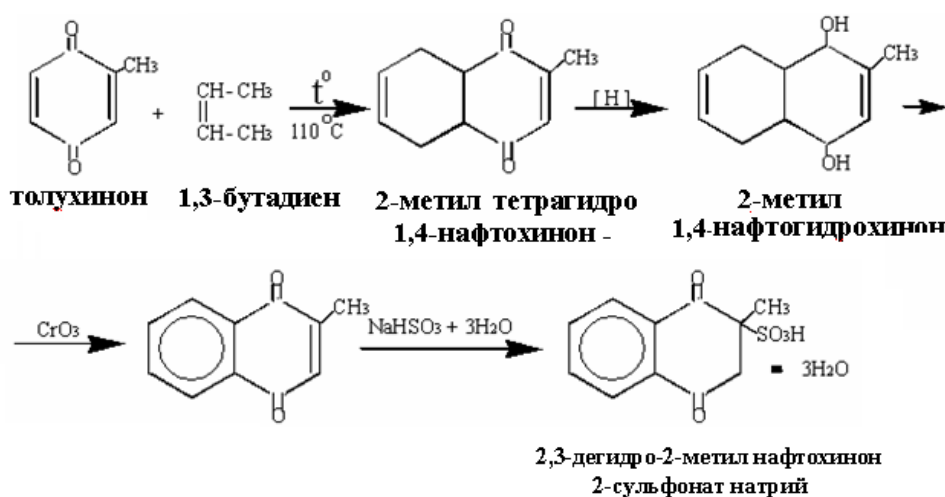


Vitamin K₂ning tabiiy turlari ko'p bo'lib, ular bir-biridan yon zanjir holati bilan farq qiladi.

Vitamin K ta'siriga ega bo'lgan sintetik dori modda Vikasol - Vit K₃ dir.

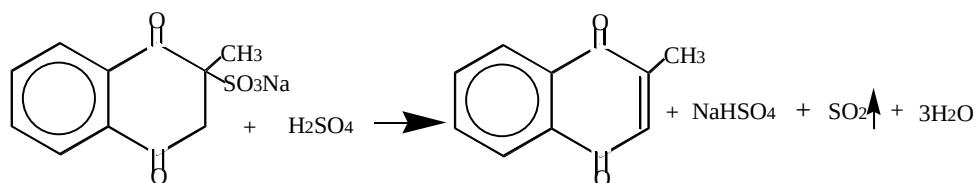


Olinishi:

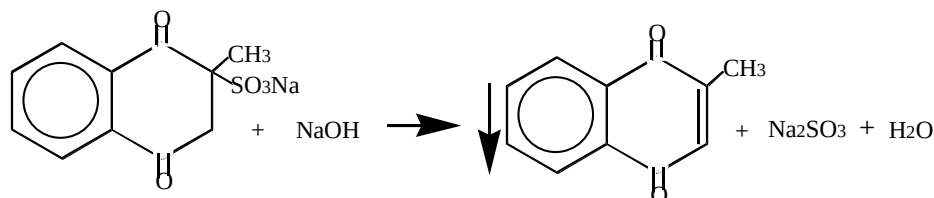


Tasvirlanishi. Oq yoki biroz sarg'ish, achchiq mazali kukun bo'lib, suvda oson, spirtida esa qiyin eriydi.

Chinligini aniqlash. 1. Kots H_2SO_4 ta'sir ettirilsa sulfat angidridi ajralib chiqadi va u hidi orqali aniqlanadi.



2. NaOH eritmasi ta'sirida 2-metil 1,4- naftaxinon hosil bo'ladi uni CHCl_3 bilan ekstraksiya qilish yo'li bilan ajratib olingach, T_{suyuq} - aniqlanadi $T_{\text{suyuq}} = 104-107^\circ\text{S}$.

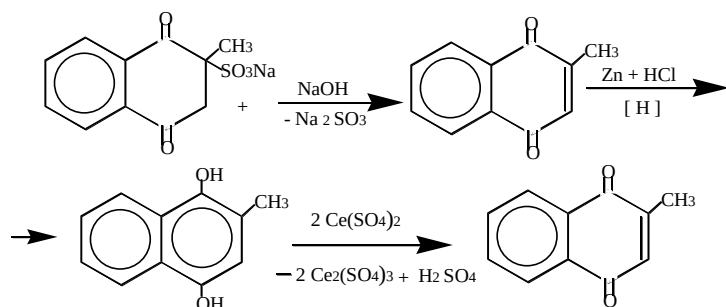


Miqdorini aniqlash.

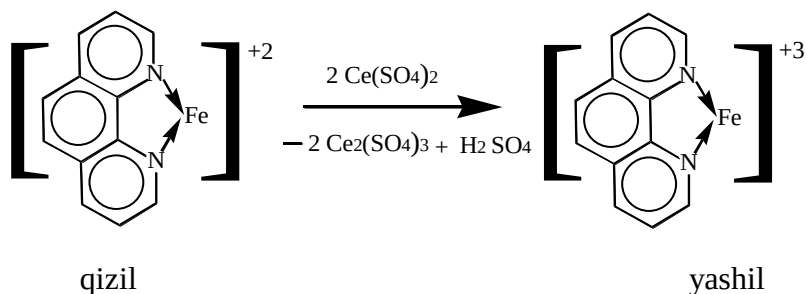
Tserimetrik usul. Titrant. Tseriy (IV)- sulfatning 0,1 mol eritmasi, indikator o-fenotrolinning Fe^{+2} kompleks birikmasi-ferroin.

$E = m.m.$ Titrlash eritma qizil rangdan yashil rangga o'tgunga qadar olib boriladi.

Viksol tortmasi suvda eritilib, ishqor ta'sirida 2-metil-1,4- naftoxinon cho'ktirilgach, qaytarilib, 2-metil-1,4-naftogidroxinonga o'tkazilgach, ferroin indikator ishtirokida $\text{Se}(\text{SO}_4)_2$ ning 0,1 mol eritmasi bilan titrlanadi.

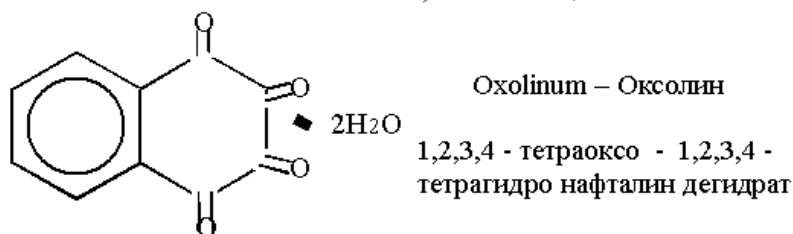


Ekvivalent nuqtada:

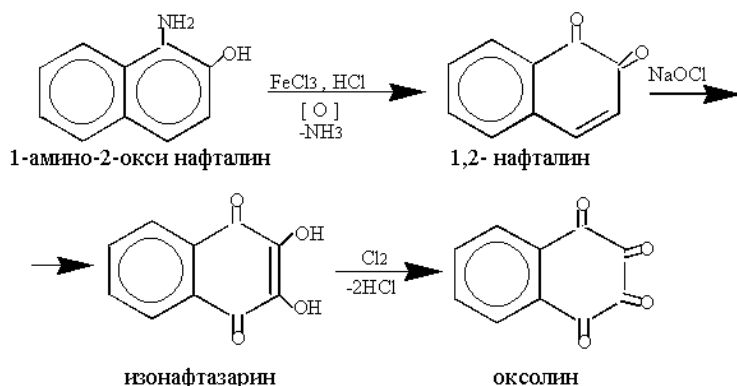


Ishlatilishi. Viksol qonda protrombinning kamayishi natijasida sodir bo'ladigan qon ketishida maxsus ta'sir qiluvchi modda. Uni o'tkir hepatit, parenximatoz va kapillyar qon ketishida, meda va o'n ikki barmoqli ichak yaralarida qon ketganida, gemmoroidal va uzoq vaqt burundan qon ketganida, nurlanishda va boshqa holatlarda keng qo'llaniladi.

Dori shakli: tabletka 0,015-0,032 va 1%-1ml li in'eksion eritma.

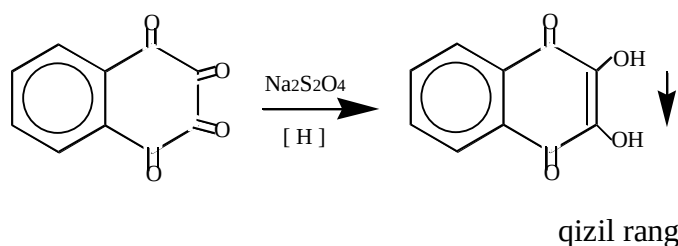


Olinishi:



Tasvirlanishi: Oksolin oq yoki biroz novvot rangli kristall kukun, suv va spirtida oson erib, xloroformda erimaydi. YOrug'lik nuri va yuqori harorat ta'sirida o'zgarib, qizil ranga o'tadi.

Chinligini aniqlash. 1.Natriy gidrosulfit $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4$ eritmasi qo'shib qizdirilganda qizil cho'kma hosil bo'ladi.

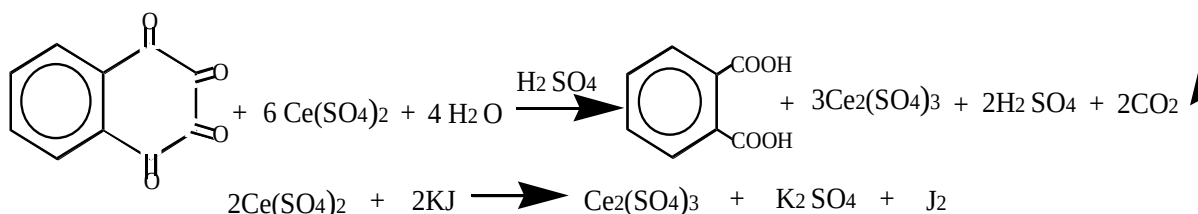


2. UF - spektrometrik usul. 0,001%li 0,1m. HCl dagi eritmasi $\lambda_{\text{max}} = 260\text{nm}$ va 305nm .

Tozaligi aniqlanganda izonaftazaringa reaksiya qilib ko'riladi.

Miqdorini aniqlash.

TSerimetrik usul. Usul: qayta titrlash usuli, titrant:0,1m - $\text{Se}(\text{SO}_4)_2$ eritmasi, indikator – kraxmal



J_2 + kraxmal $\rightarrow$ ko'k rang

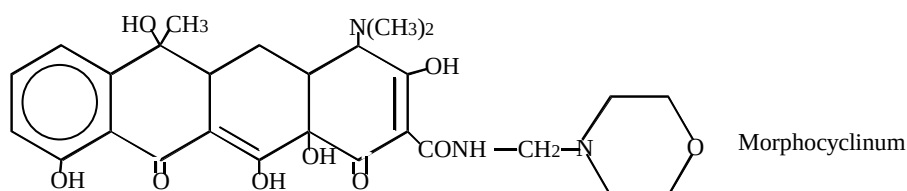
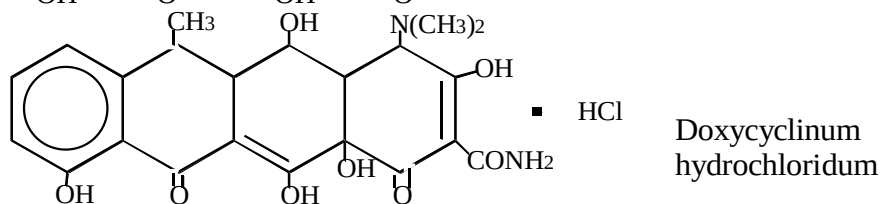
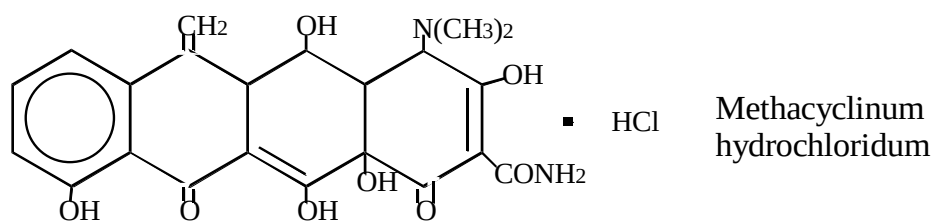
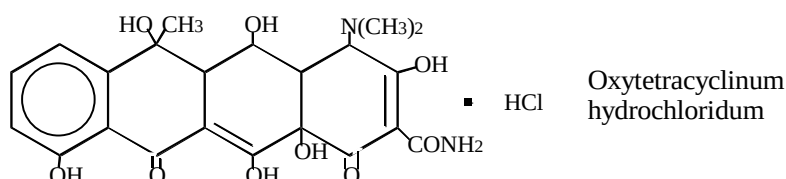
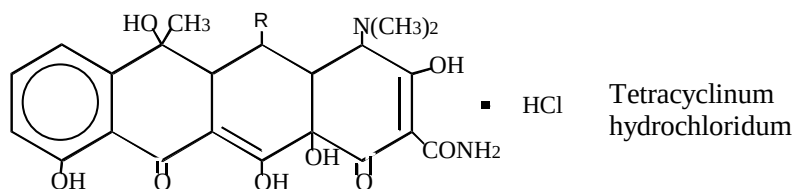
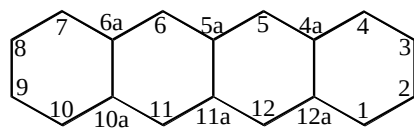
Ishlatilishi. Ko'z kasalliklarida, virusli teri kasalliklarida, gripp kasalligida qo'llaniladi.

Dori shakli: 0,25-3% li surtma dori va 0,1-0,2% li eritma.

Saqlanishi: B-ro'yxati bo'yichv saqlanadi.

Tetratsiklinlar guruhiga kirgan dori moddalar tahlili.

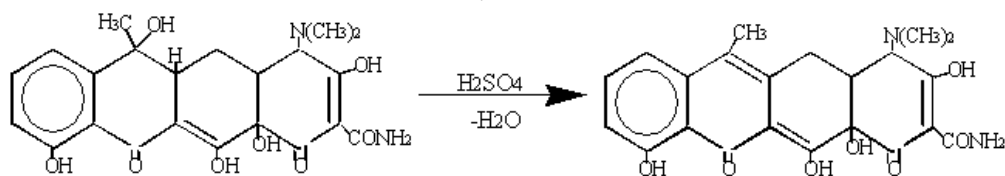
Tetratsiklinlar Streptomyces auerofaciens Str. rimosus, kabi mog'or zamburug'i ajratib olingan antibiotik ta'sirga ega moddalar bo'lib, ularning asosida naftatsen skeleti yotadi.



Tasvirlanishi. Bu dori moddalarning hammasi achchiq yoki taxir mazali, sariq rangli kristall moddalar bo'lib, suvda eriydi, spirtida kam eriydi, xloroformda erimaydi, optik faol birikmalar, qutublangan nurni chapga buradi.

CHinligini aniqlash.

1. Kontsentratsiyalangan sulfat kislota ta'sirida rangli angidratetratsiklinlar hosil bo'lishi reaksiyasi.

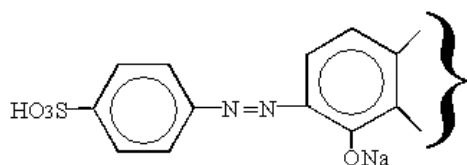


angidrotetratsiklin

Tetratsiklin binafsha rang hosil qilib 20-25 tomchi suv qo'shilganda to'q sariq, temir (III) xlorid eritmasi qo'shilganda esa qizil- jigar rang hosil bo'ladi.

2. FeCl_3 eritmasi bilan fenol gidroksil guruhiga reaksiya.

3. Azobo'yoq hosil bo'lish reaksiyasi.



to'q-sariq yoki sariq-yashil rang

4. UB-spektroskopik usul.

Tetratsiklin gidrokslorid 0,01% li 0,5m NaOH $\lambda=380\text{nm}$ da $D=0,36-0,38$, oksitetratsiklin gidrokslorid. 0,002% li 0,1m.HCl dagi eritmada $\lambda=353\text{nm}$ da $D=0,54-0,58$ morfotsiklin. 0,002% li suvli eritmasida $\lambda=364\text{ nm}$ -da $E_{1\text{sm}}^{1\%}>240$ bo'lishi kerak.

5. YUKX usuli. Erituvchilar sistemasi atseton-suv-konts H_2SO_4 (10:1:0,2)

6. Cl-ga xos reaksiya

Miqdorini aniqlash.

1. Biologik usul

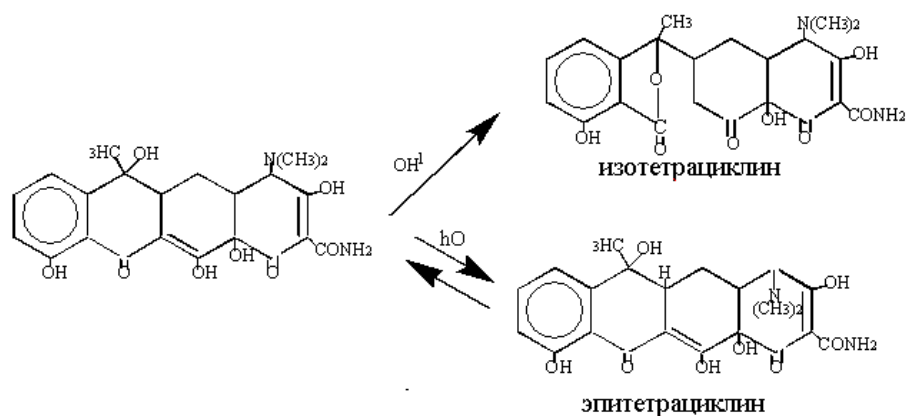
2. Fotoelektrokolorimetrik usul (FeCl_3) bilan hosil qilgan rangli birikmasi bo'yicha).

3. SF-usul.

Ishlatilishi. Tetratsiklinlar ta'sir doirasi keng bo'lgan antibiotiklar qatoriga kirib, grammanfiy va grammusbat mikroorganizmlar tomonidan qo'zg'algan kasalliklarni, jumladan pnevmoniya dizenteriya, siydik yo'llari kasalliklari, ko'kyo'tal, terlama, xoletsistin, meningit, ko'z va terining yuqumli kasalliklari va boshqa kasalliklarni davolash uchun ishlatiladi.

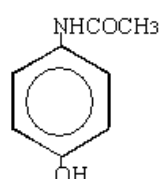
Dori shakllari. tabletka, in'eksion eritma va surtma dorilar holida chiqariladi.

Saqlanishi. B-ro'yxati bo'yicha quruq joylarda yorug'lik nuridan ehtiyotlangan holda saqlanadi.

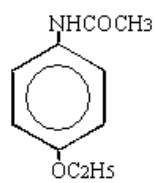


Para - aminofenol hosilalari guruhiga kirgan dori

moddalar tahlili

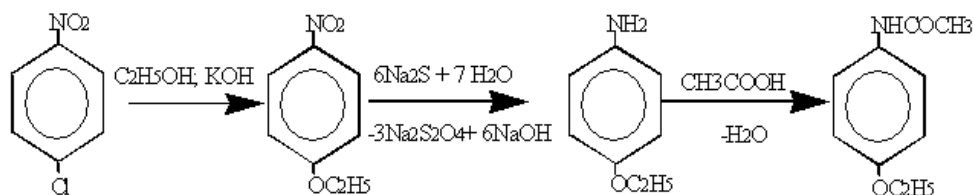
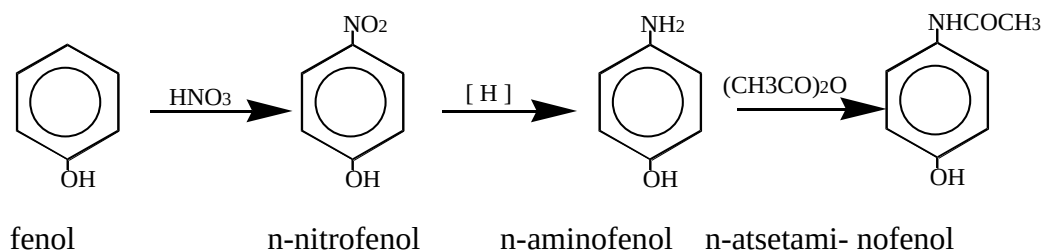


- Paracetamolum, n-ацетаминофенол



- Phenacetinum, 1-этоксн-4-ацетоамно бензол

Olinishi :

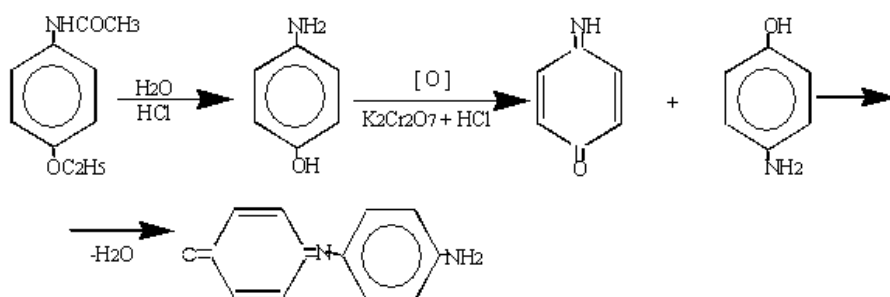


n-fenitidin fenatsetin

Tasvirlanishi: Paratsetamol hidsiz oq yoki biroz pushti rangli, spirtda va ishqor eritmalarida eriydi. Fenatsetin biroz taxir mazali, hidsiz, oq mayda kukun, suvda erimaydi, spirtda eriydi.

CHinligini aniqlash. 1. Paratsetamol fenol gidroksil guruhiga FeCl₃ bilan reaksiya qilinib, bunda ko'k-binafsha rang hosil bo'ladi.

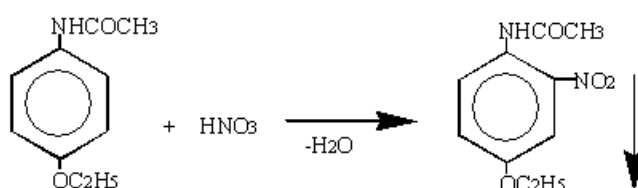
2. Ikkala modda uchun indofenol hosil bo'lish reaksiyasi qilinadi.



Binafsha rang

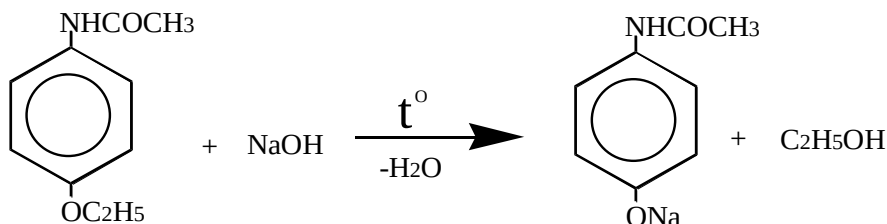
3. Paratsetamol va fenatsetinga suyultirilgan H_2SO_4 ta'sir etdirib, ajralib chiqqan SN_3SOON ni tegishli reaksiya yordamida aniqlash mumkin.

4. Fenatsetin 3-nitro-4- austaminofenetol hosil qiladi (suyultirilgan HNO_3 bilan).



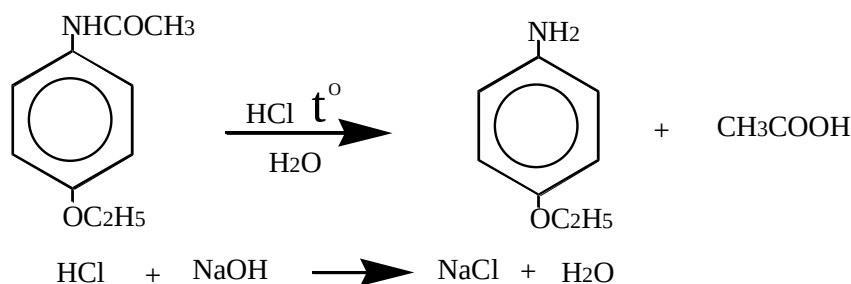
sariq kristall cho'kma

5. Fenatsetindagi $-\text{OS}_2\text{N}_5$ guruh yodoform hosil bo'lish reaksiyasi bo'yicha aniqlanadi.



Tozaligini aniqlash. Paratsetamol tarkibidagi n-aminofenol miqdori nitritometrik usul bilan, fenatsetin tarkibidagi atsetonimid, n-xloratsetonimid, n-fenetidin par tekshirib ko'riladi.

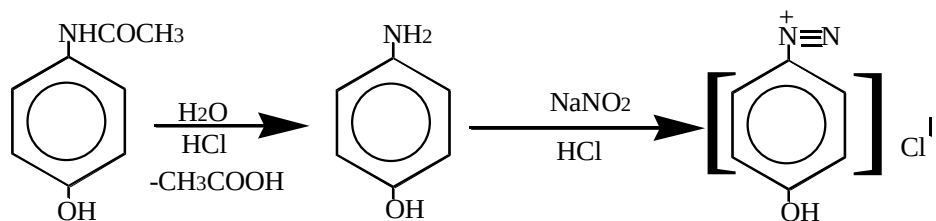
Miqdorini aniqlash. 1. Fenatsetin miqdorini neytrallash usuli bilan aniqlash mumkin.



ortiqchasi



2.Paratsetamol- nitrometrik usul.



Ishlatilishi. Paratsetamol va fenatsetin isitma tushuruvchi va og‘riq qoldiruvchi vosita sifatida ishlatiladi. Paratsetamol 100 dan ortiq dori shakli tarkibiga kiradi.

Saqlanishi. B-ro‘yxati bo‘yicha saqlanadi. Paratsetamol yorug‘lik nuri ta‘siriga sezgir.

Nazorat savollari

1. Fenollar va hinonlar guruhiga kiruvchi dori moddalar tahlili.
2. Fenol xosilalari bo‘lgan dori moddalar fenol, rezortsin. Ularning tahlili.
3. Hinon, naftohinon xosilalari bo‘lgan moddalar- vitamin K guruh moddadar.
4. Tetratsiklin-guruh dori moddalar tahlili.
5. Paraaminofenol hosilalari bo‘lgan dori moddadar tahlili.
6. Aromatik birikmalar hosilalari bo‘lgan dori moddalarning farmatsevtik

Foydalangan adabiyotlar

1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma‘lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 “Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalari” Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O‘zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo‘yicha uslubiy qo‘llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushego issledovatelya - ximika”, Leningrad, „Ximiya”, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennqe sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.
8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma‘lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

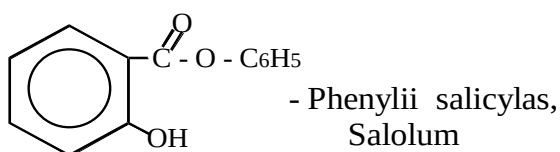
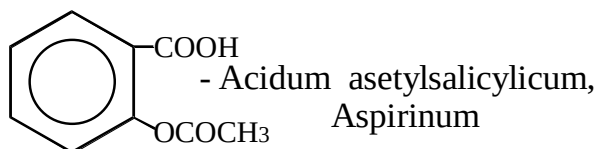
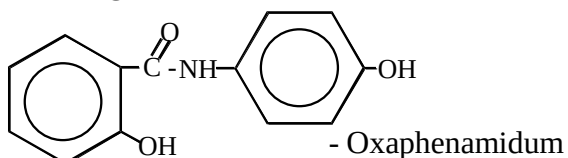
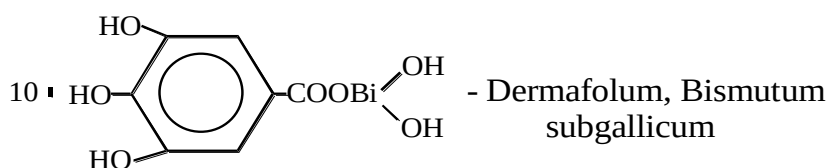
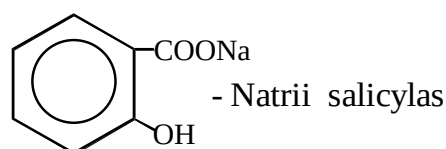
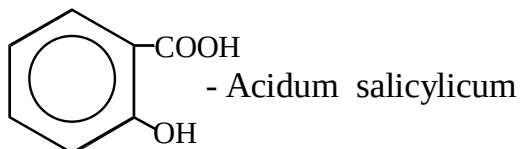
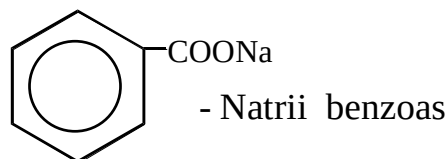
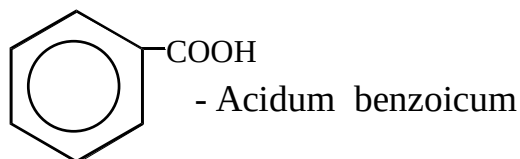
12-mavzu: Aromatik karbon kislotalar va ularning tibbiyot amaliyotida qo‘laniladigan hosilalari.

Reja

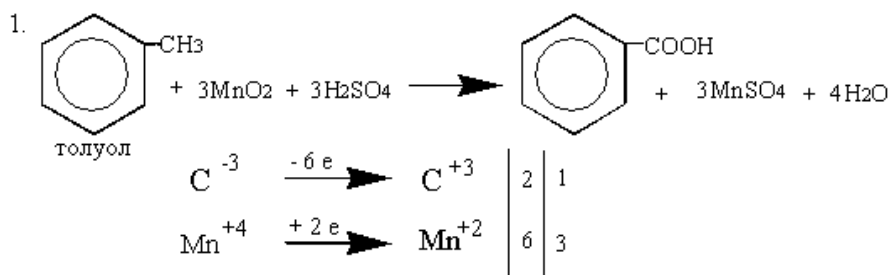
1. Dori sifatida ishlatiladigan aromatik kislotalar va ularning xosilalari guruhiga kirgan dori moddalarning tasniflanishi.
2. Aromatik kislotalar va ularning hosilalari guruhiga kirgan dori moddalarning olinish usullari.
3. Aromatik kislotalar va ularning hosilalari guruhiga kirgan dori moddalarning tavsifi.

4. Aromatik kislotalar va ularning hosilalari guruhiga kirgan dori vositalarining taʼlil usullari va ishlatilishi.

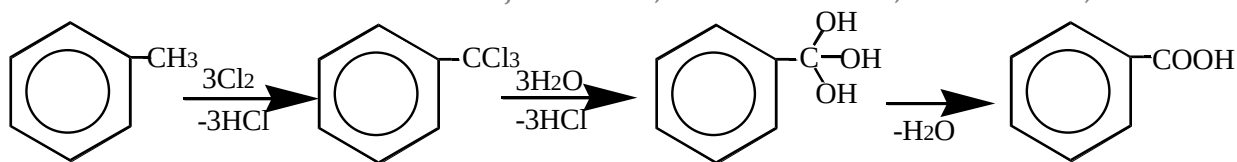
Tayanch iboralar: *aromatik kislotalar* benzoy kislota, salitsil kislota, salitsilamid, atsetilsalitsil kislota, fenilsalitsil



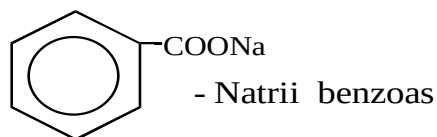
Olinishi: Benzoy kislota Benzoe Resina - benzoy smolasidan ajratib olingan. Amalda u sintez yo'li bilan olinadi.



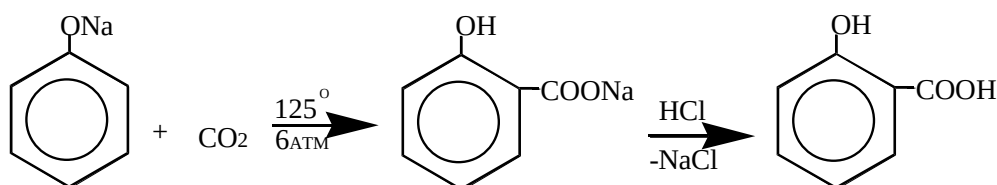
2. Toluolni xlorlab, so'ngra xosil bo'lgan maxsulotni gidrolizlab xam benzoy kislota olinadi.



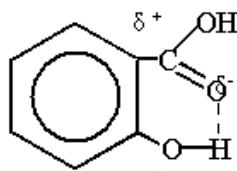
Natriy benzoat benzoy kislotani soda eritmasi bilan neytrallab olinadi.



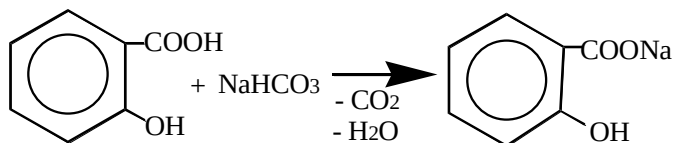
Salitsil kislota sanoatda Kolbe-SHmidt usuli bo'yicha olinadi.



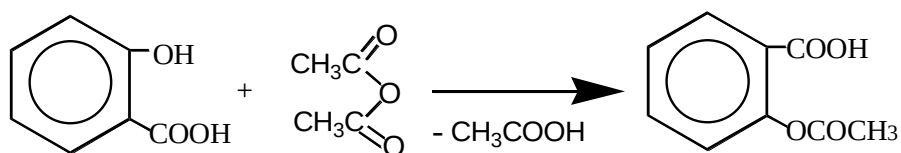
Salitsil kislota -ON gruppasi bilan -SOON gruppasi orasida vodorod bogi xosil bo'lishi xisobiga karboqsil guruxining musbat zaryad ortib, kislotaliligi ortadi.



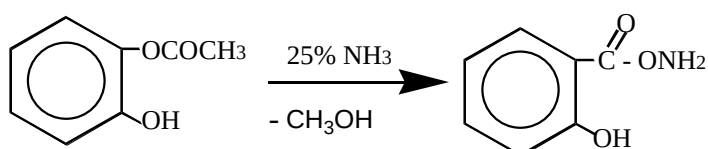
Natriy salitsilat salitsil kislota natriy gidroqarbonat eritmasi bilan neytrallab olinadi.



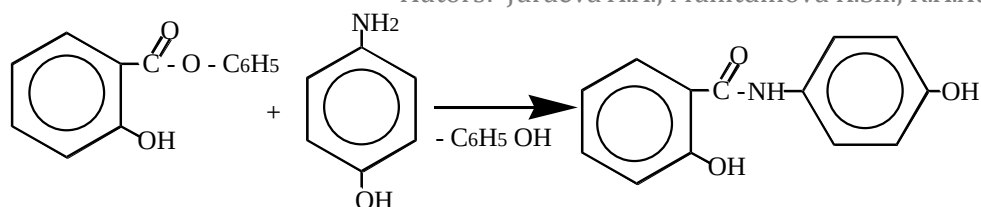
Atsetilsalitsil kislota salitsil kislota turli yo'llar bilan atsetillab olinadi.



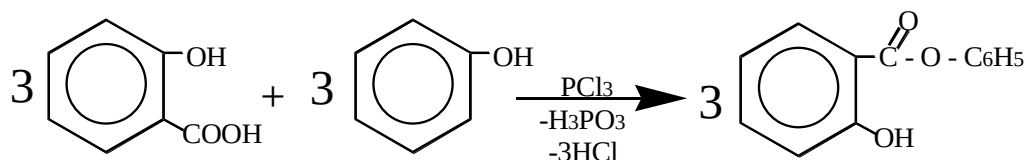
Salitsilamid metilsalitsilatga ammiak ta'sir ettirib olinadi.



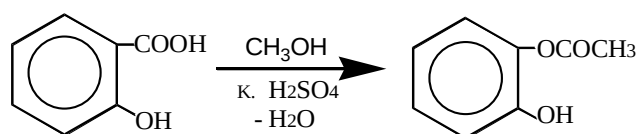
Oqsafenamid fenilsalitsilat bilan n-aminofenolni kizdirib olinadi.



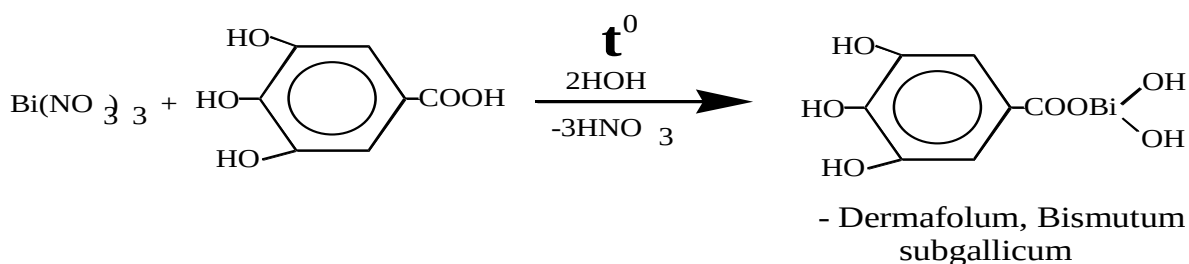
Fenilsalitsilat fenol bilan salitsil kislota kotishmasini fosfor (III) xlorid ta'sir etdirib olinadi.



Metilsalitsilat salitsil kislotaga kons sulfat kislota va metanol ko'shib 75-80°S xaroratgacha kizdirib olinadi.



Dermatolum, Bismuthum sybgallicum- vismut (III) nitratning sirka kislota-dagi eritmasiga uchgidroqsi benzoy kislota galla kislota eritmasini ko'shib kizdirish yo'li bilan olinadi.



Tasvirlanishi: Benzoy kislota - rangsiz, igna shaklidagi kristall, suvda kam eriydi, spirt, xloroformda eriydi.

Natriy benzoat - xidsiz, sho'r mazali oq kukun, suvda oson, spirta qiyin eriydi. Salitsil kislota - nordon mazali, oq ignasimon kukun, suvda kam spirt va xloroformda eriydi.

Natriy salitsilat - chuchmal-sho'rtang mazali oq rangli kukun, suvda oson eriydi, spirt va glitserinda eriydi.

Salitsil amid - oq kristall kukun, suvda juda kam, xloroformda kam, spirta esa eriydi.

Oqsafenamid - oq kristall kukun, suvda erimaydi, spirt va ishkori eritmalarida eriydi.

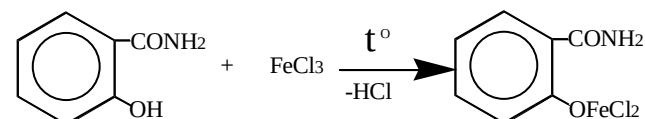
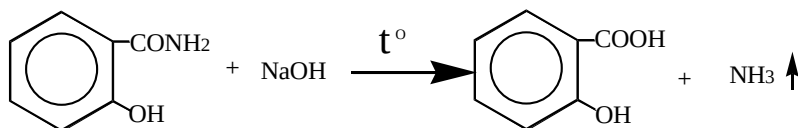
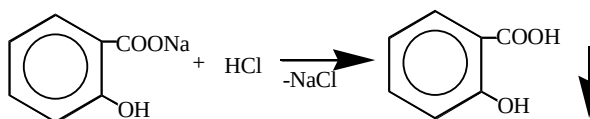
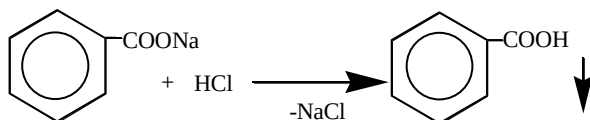
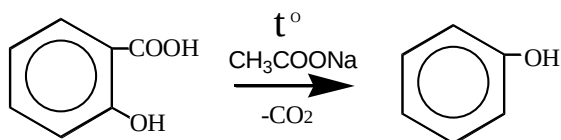
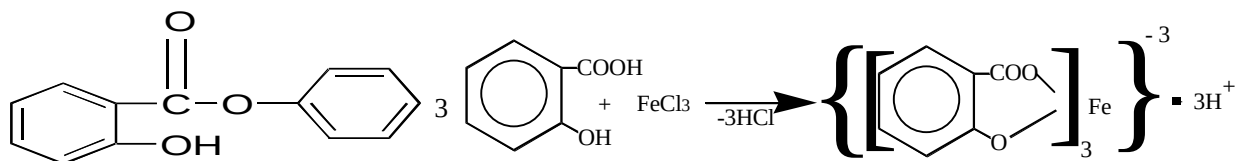
Aspirin - nordon, sirka kislota xidiga ega, oq kristall kukun, suvda kam eriydi spirta esa eriydi.

Fenilsalitsilat - oq kristall kukun, suvda erimaydi, spirt va xloroformda eriydi.

Metilsalitsilat - o'ziga xos o'tkir xidli, biroz sargish suyuklik-r=1,18, suv bilan aralashmaydi, spirtva efir bilan aralashadi.

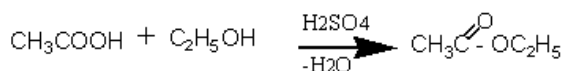
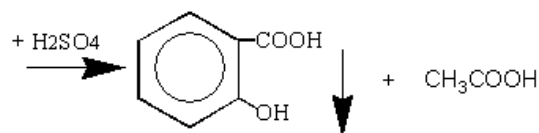
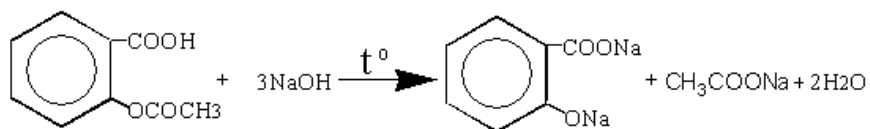
Dermatol - sarik rangli amorf kukun, xidsiz va mazasiz, suvva spirtida erimaydi, mineral kislotalarda parchalanishi bilan eriydi, ishkori eritmalarida eriydi.

CHinligini aniqlash:



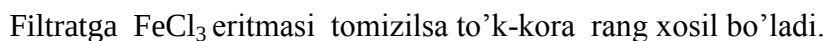
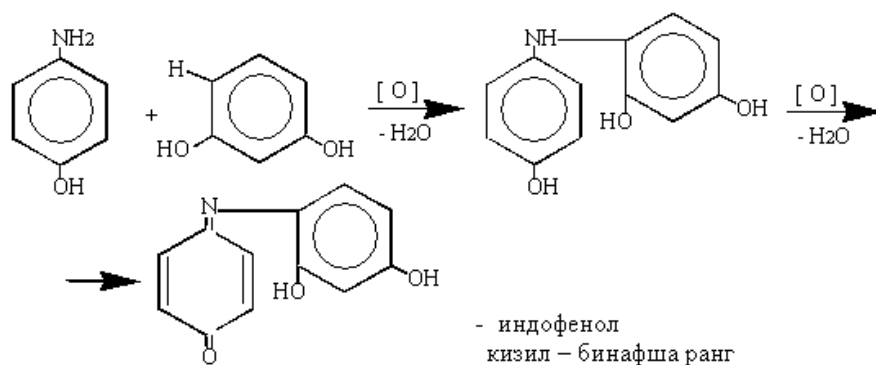
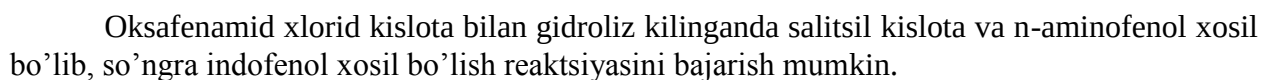
ko'k rang

ACK.



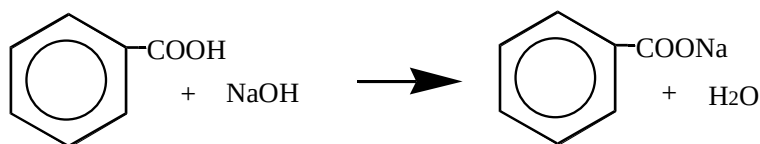
бинафша ранг

Fenilatsetat.

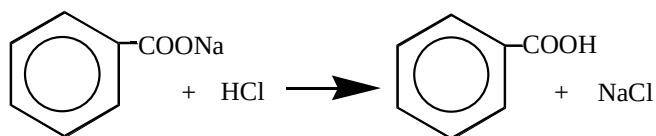


149

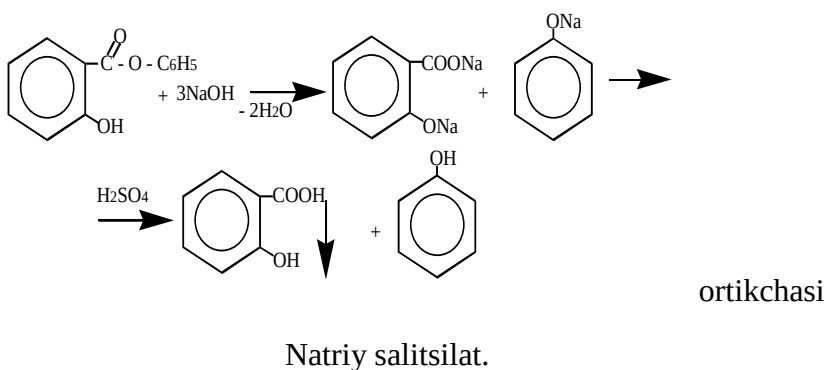
1. Benzoyl acid - alkalimetric method



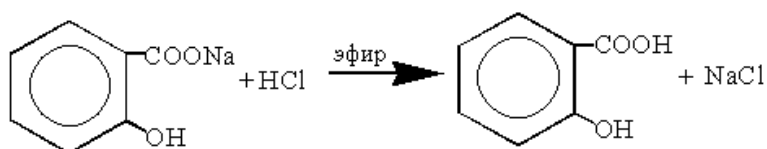
Sodium benzoate - acidimetric method



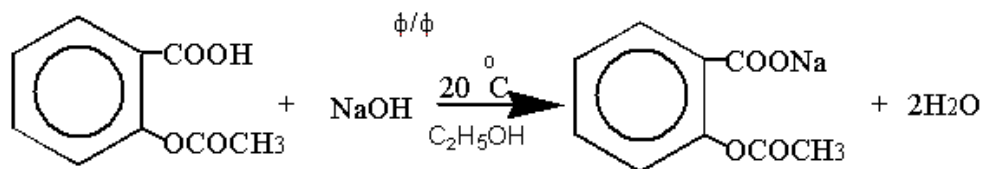
2. Salicylic acid - alkalimetric method



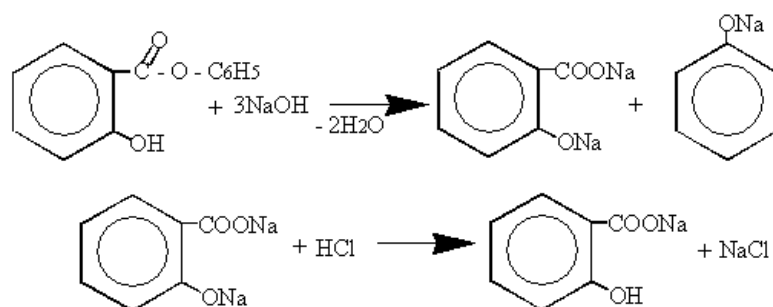
1. Acidimetric method.

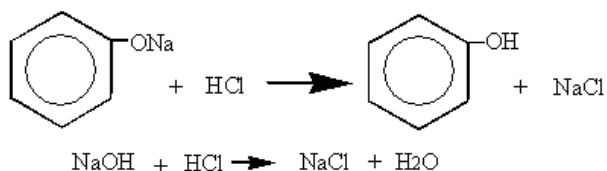


Acetylsalicylic acid is determined by the alkalimetric method.



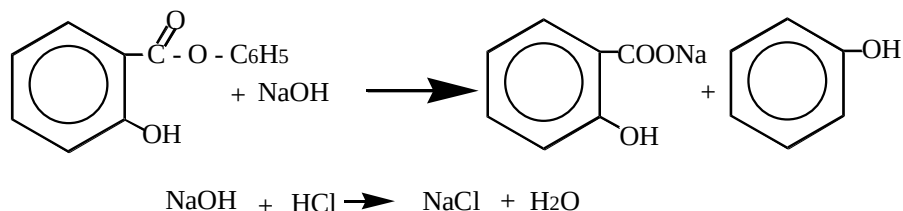
Phenylsalicylate - alkalimetric method.





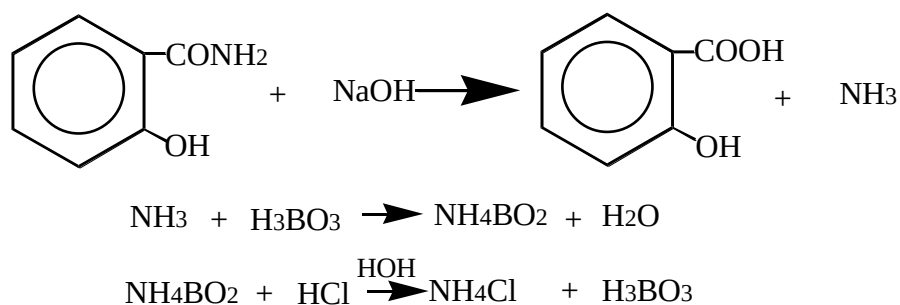
ortikchasi

Umumiy xolda

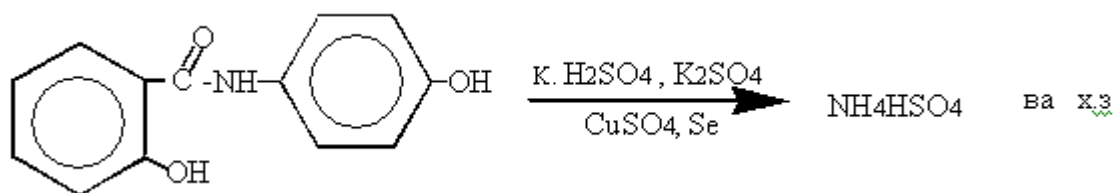


Ortikchasi

Salitsilamid-K'eldal usuli.



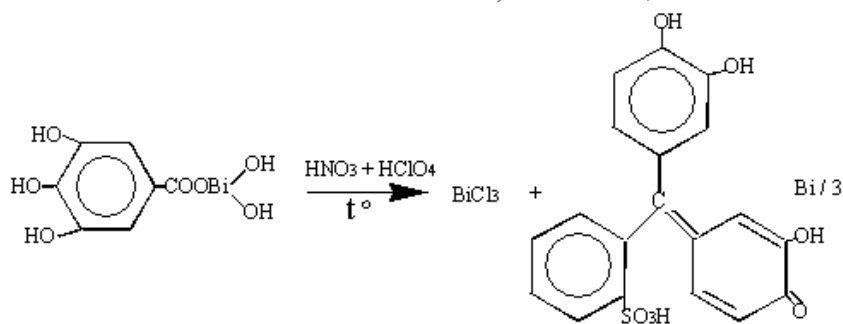
Oqsafenamid- K'eldal usuli



Dermatol - nitrat va perxlorat kislotalar aralashmasi bilan parchalab, kompleksometrik usul bilan aniqlanadi.(ind- piroqotexin binafsha rang)⁹

(vismutning asosli nitratiga karang).

8. ⁹ A.N.Yunushodjaev, Q.A.Ubaydullaev va b. Farmatsevtik kimyo. Toshkent, «Extremum press», 2011



Indikator

sarik rangda,

kopleksi esa ko'k rangda

Ishlatilishi. Benzoy kislota antiseptik modda sifatida surtma dorilar tarkibiga kiradi. Natriy benzoat - balgam ko'chiruvchi modda 15% li eritmasi venaga yuboriladi yoki 0,2-0,5 g mikstura tarkibida ichiladi.

Salitsil kislota 1-10% surtma dori xolida teri kasalliklarida, natriy salitsilat revmatizmga karshi, ogrik koldiruvchi va xaroratni tushuruvchi modda sifatida ishlatiladi.

Salitsilamid revmatizmga karshi, ogrik koldiruvchi va isitma tushuruvchi, oqsafenamid o't xaydovchi modda sifatida xoletsistit, gepatit kasalliklarida. ASK - ogrik koldiruvchi, isitma tushuruvchi konni suyultiruvchi, fenilsalitsilat ichak va siydik yo'llari kasalliklarida, dermatol teri kasalliklarini davolashda ishlatiladi.

Nenetsski printsipi. - Salol printsipi.

Nenetsski printsipining moxiyati salitsil kislotasidagi faol funktsional guruxlarni berkitib, uning yallig'lantiruvchi xossasini kamaytirish printsipidir.

Nazorat savollari

1. Fenollar va hinonlar guruhiga kiruvchi dori moddalar tahlili.
2. Fenol xosilalari bo'lgan dori moddalar fenol, rezortsin. Ularning tahlili.
3. Hinon, naftohinon xosilalari bo'lgan moddalar- vitamin K guruh moddadar.
4. Tetratsiklin-guruh dori moddalar tahlili.
5. Paraaminofenol hosilalari bo'lgan dori moddadar tahlili.
6. Aromatik birikmalar hosilalari bo'lgan dori moddalarning farmatsevtik

Foydalangan adabiyotlar

1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 "Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalari" Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O'zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushego issledovatelya - ximika“, Leningrad, „Ximiya“, 1987 g. S. 279.

7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennye sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.

8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

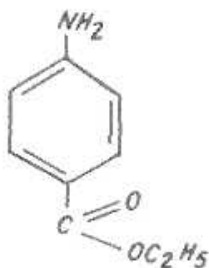
13-mavzu: Aromatik aminokislotalar va ularning hosilalari

Reja:

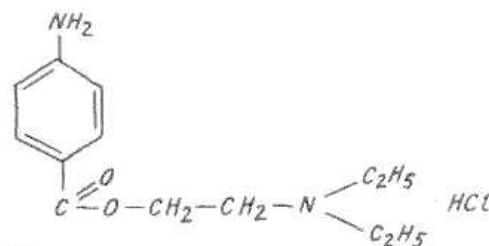
1. Dori sifatida ishlatiladigan para-aminobenzoy va aminosilitsil kislotalar va ularning hosilalari guruhiga kirgan dori moddalarning tasniflanishi.
2. Para-aminobenzoy va aminosilitsil kislotalar va ularning hosilalari guruhiga kirgan dori moddalarning olinish usullari.
3. Para-aminobenzoy va aminosilitsil kislotalar va ularning hosilalari guruhiga kirgan dori moddalarning tavsifi.
4. Para-aminobenzoy va aminosilitsil kislotalar va ularning hosilalari guruhiga kirgan dori vositalarining tahlil usullari va ishlatilishi.

Tayanch iboralar: *Paraaminobenzoy, paraaminosilitsil kislota, trimekain, ksikain, anestezin, novokain, dikain.*

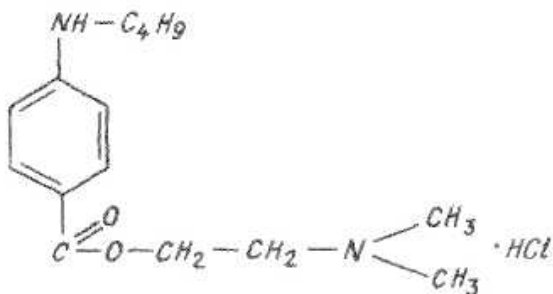
1.Olimlarning kokainni anesteziyofarm guruhiga o'xshash tuzilishdagi og'riqsizlantiruvchi moddalarni yaratish maqsadida olib borgan ilmiy izlanishlari natijasida olingan ko'pdan-ko'p turli birikmalardan para-aminobenzoy kislota hosilalari, jumladan uning murakkab efirlari — anestezin, novokain va dikainlar kuchli og'riqsizlantiruvchi modda sifatida hozirgacha qo'llaniladi.

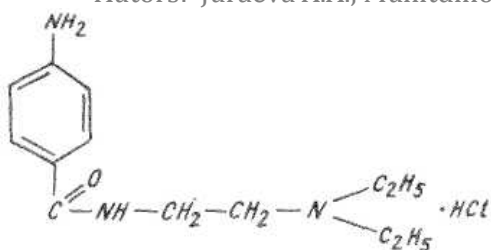


Anestezin – Anaesthesinum



Novokain - Novocainum



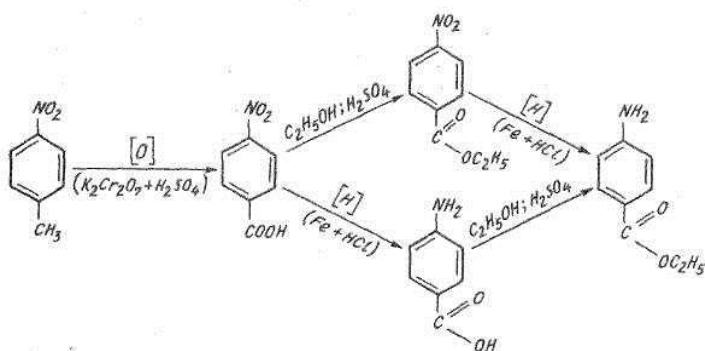
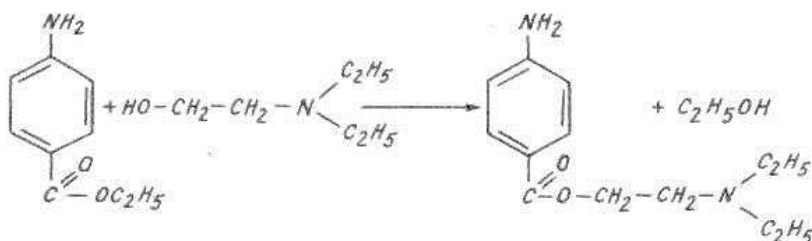


Dikain– Dicainum

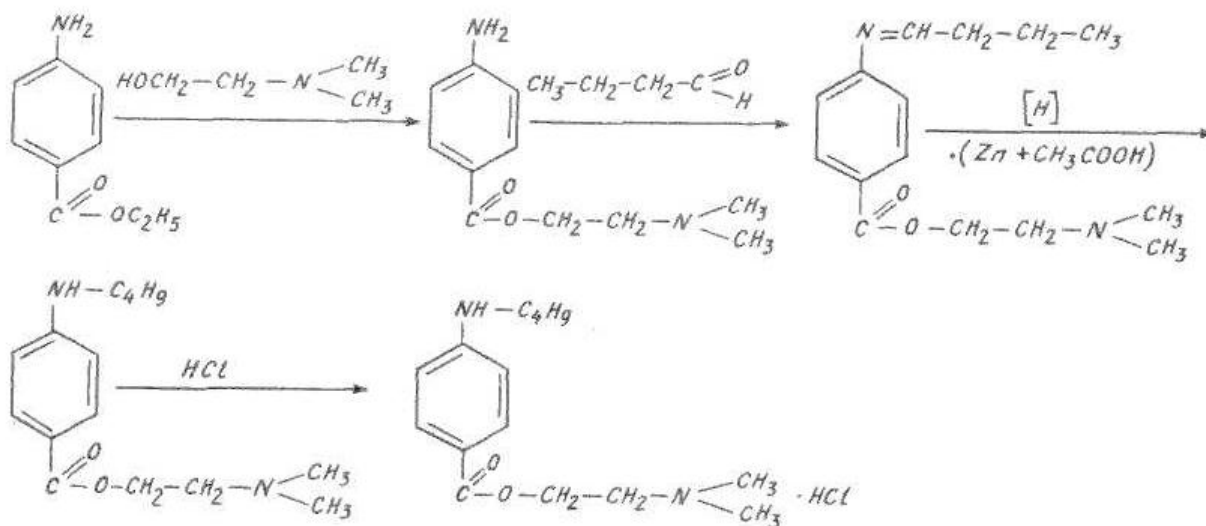
Novokainamid - Novocainamidum

Olinishi

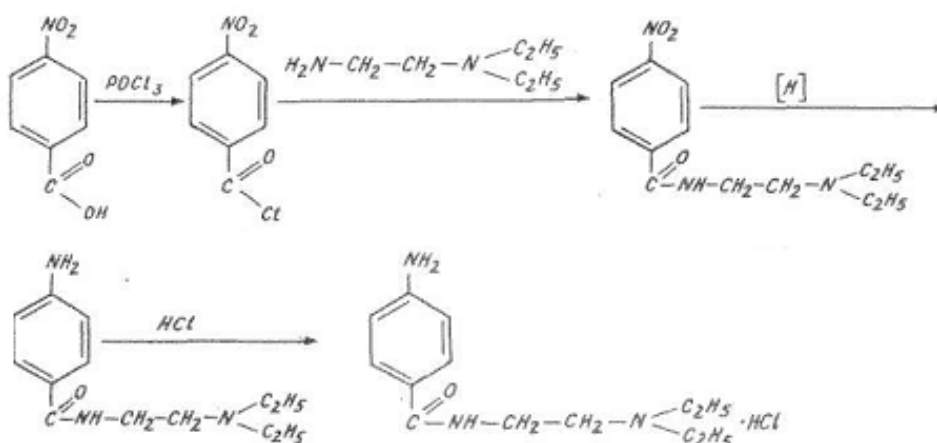
Anestezin p- nitrotoluol asosida quyidagi kimyoviy tenglamalar bo'yicha olinadi:

Novokainni anestezinga ma'lum sharoitda β - dietilaminoetanol ta'sir ettirib ham olish mumkin.

Dikainni anestezin asosida quyidagi tenglama bo'yicha ham olinadi:



Novokainamidni ham p- nitrobenzoy kislotadan quyidagi sxema bo'yicha sintez qilib olinadi:



Tasvirlanishi. Anestezin hidsiz, taxirroq mazali, oq kristall kukun , sovuq suvda juda kam , issiq suvda biroz oson eriydi, 95 % li spirtida, xloroform va efirda yengil eriydi.

Novokain tilni jonsizlantiruvchi, taxir mazali, oq kristall kukun , suvda juda oson eriydi, 95 % li spirtida eriydi, xloroformda qiyin eriydi, efirda esa erimaydi.

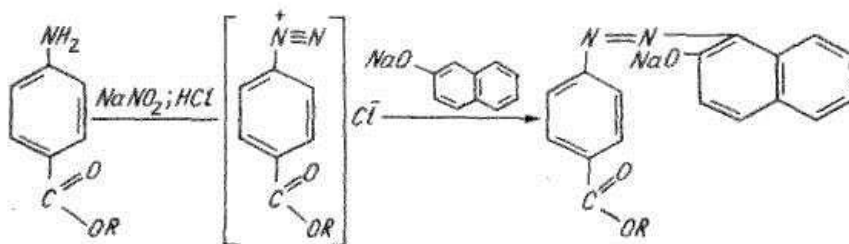
Dikain hidsiz, taxir mazali, ok kristall kukun , suvda va spirtida oson eriydi, xloroformda kam eriydi, efir va benzolda esa erimaydi.

Novokainamid hidsiz, oq yoki och sariq rangli kristall kukun , suvda juda yengil, xloroformda qiyin eriydi, efirda esa erimaydi.¹⁰

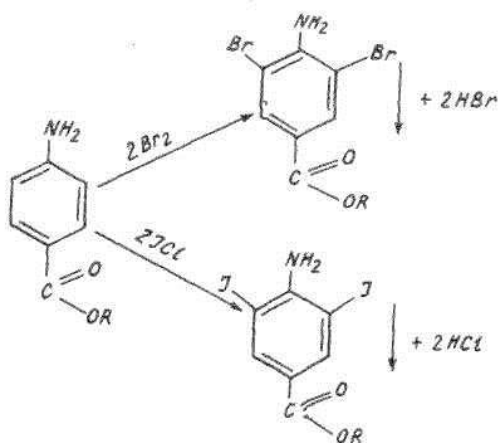
Chinligi.

9. ¹⁰ A.N.Yunushodjaev, Q.A.Ubaydullaev va b. Farmatsevtik kimyo. Toshkent, «Extremum press», 2011

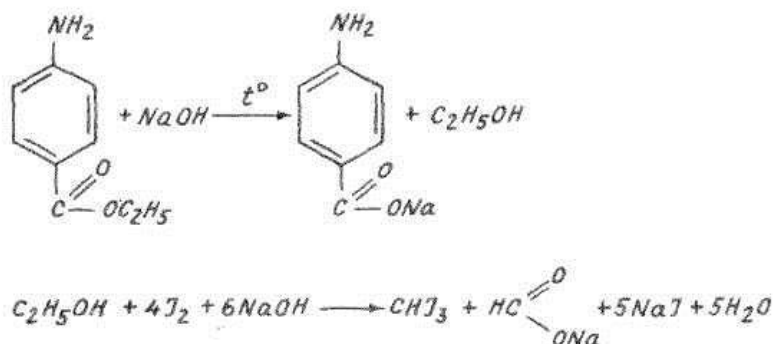
1. Azobo'yoq hosil qilishi. Bu reaksiya bo'yicha anestezin, novokain va novokainamidlar aniqlanadi. Dikaindagi aromatik aminoguruh «yopiq», ya'ni ikkilamchi aminoguruh holida bo'lganligi uchun azobo'yoq hosil qilmaydi



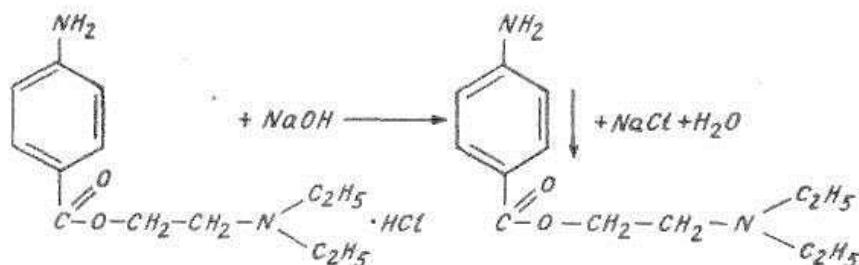
2. Barcha aromatik aminlarga o'xshash anestezin, novokain va novokainamidlar ham bromli suv yoki yodxlorid eritmasi ta'sirida, oq cho'kma holida dibrom yoki diyod birikmalarini hosil qiladi.



3. Anestezinga xususiy reaksiya, ya'ni undagi efirsimon birikkan etil spirti qoldig'i asosida aniqlashda, preparatga natriy gidroksid va yod eritmalaridan qo'shib qizdirilsa, o'ziga xos yodoform hidi seziladi.

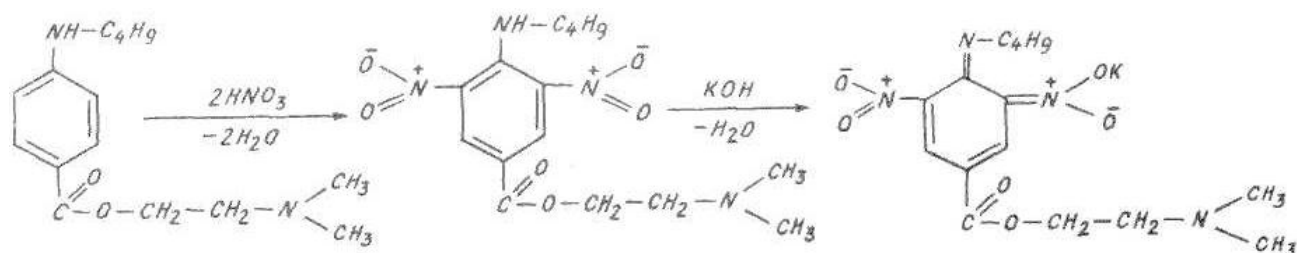


4. Novokainni suvdagi eritmasidan natriy gidroksid eritmasi ta'sirida rangsiz, moysimon asos holida erkin novokain ajralib chiqishi orqali aniqlanadi.

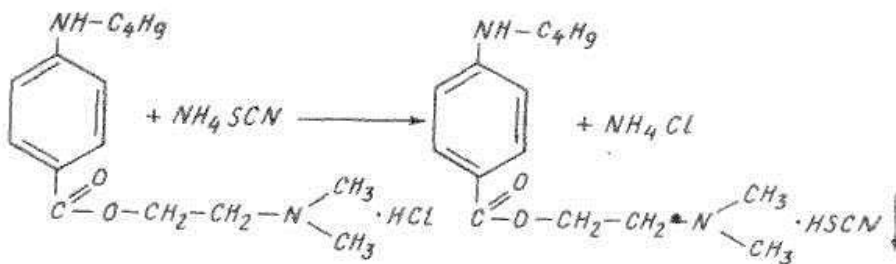


Novokainning chinligini Davlat farmakopeyasi unga xos xususiy reaksiya sifatida kislotali muhitda kaliy permanganatni rangsizlantirish bo'yicha aniqlashni tavsiya qiladi. Bu reaksiya novokainning oksidlanishiga asoslangan.

5. Dikainni chinligini kons. nitrat kislota qo'shib, suv hammomida qizdirish yordamida bug'lantirib, so'ngra unga kaliy gidroksidning spirtidagi eritmasi qo'shilsa, dikain qizil rangli orto-xinoid turidagi nitrotuz hosil qiladi:

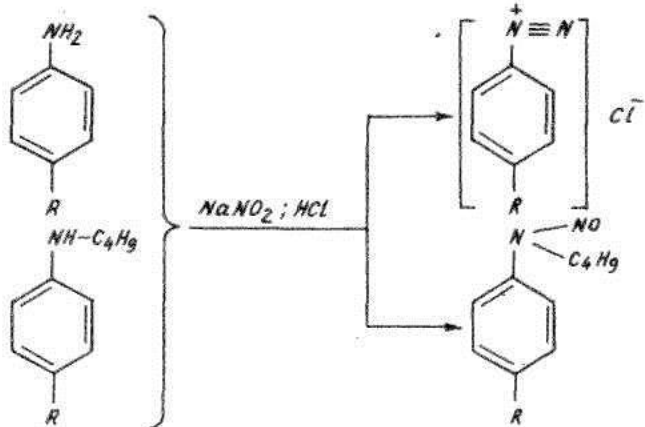


Dikainning suvdagi eritmasiga 25 % li ammoniy rodanid eritmasi qo'shilsa, oq kristall shaklida cho'kma ajralib chiqadi. U 130—132°C haroratda suyuqlanadi.



6. Novokainamidning konsentrlangan sulfat kislota ishtirokida ammoniy vanadat (NH_4VO_3) ta'sirida to'q qizil rangli birikma hosil qilish reaksiyasi preparatga xususiy reaksiya sifatida DFga kiritilgan.

Miqdori. Para-aminobezoy kislota hosilalarining miqdori, barcha aromatik aminlarga xos nitritometriya usuli bo'yicha aniqlanadi. Bunda molekula tuzilishida birlamchi aromatik aminoguruh saqlagan anestezin, novokain va novokainamidlar titrlash jarayonida natriy nitrit bilan diazoni birikma, ikkilamchi aromatik aminoguruhi mavjud dikain esa nitroza birikma hosil qiladi.

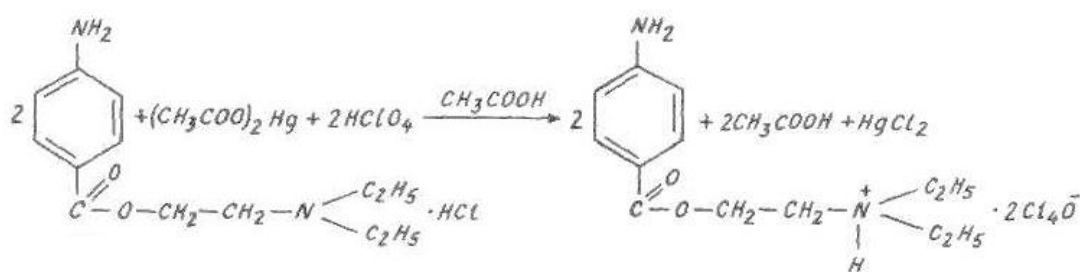


nitritometrik usulida aniqlashda ma'lum miqdordagi preparat eritmasini xlorid kislota va kaliy bromid ishtirokida natriy nitritning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi. Sirtqi indikator sifatida yodkraxmal qog'ozi, ichki indikator sifatida esa tropeolin 00 bilan metilen ko'ki aralashmasi ishlatiladi va titrlash suyuqlik havo rangga o'tguncha olib boriladi.

Anestezin, novokain va novokainamidlarning miqdori yana bromatometrik va yodxlorometrik usullar bo'yicha ham aniqlanadi. Bromatometriyaning bevosita titrlash usuli bo'yicha aniqlashda preparatning eritmasini kaliy bromid, sulfat kislota va metiloranj indikator ishtirokida suyuqlik rangsizlangunga qadar, kaliy bromatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.

Yodxlorometrik usul bo'yicha aniqlashda, ularning eritmasiga ma'lum hajmda ortiqcha yodxloridning 0,1 mol/l eritmasidan qo'shiladi va biroz o'tgach, suyuqlikka kaliy yodid qo'shib, ajralib chiqqan erkin yodni natriy tiosulfatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.

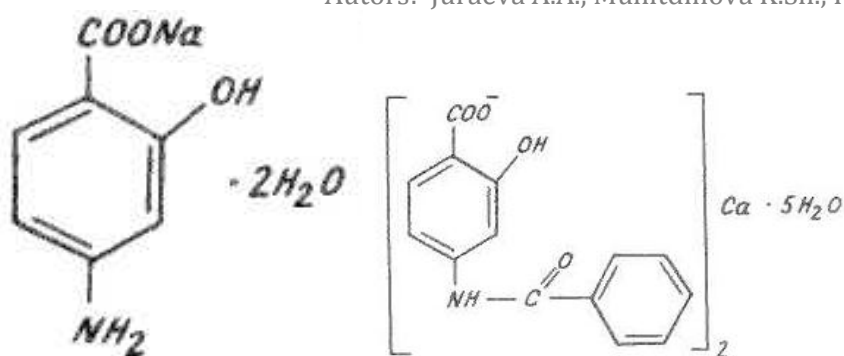
Preparatlarning miqdorini yana suvsiz muxitda kislota-asos titrlash usuli yordamida aniqlash mumkin. Masalan, novokain miqdorini aniqlashda, uning suvsiz sirka kislotadagi eritmasi simob-II-atsetat va kristallik binafsha indikator ishtirokida suyuqlik havo rangga o'tgunga qadar, perxlorat kislotaning suvsiz sirka kislotadagi 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



Ishlatilishi

Para-aminobenzoy kislota xosilalaridan anestezin, novokain va dikain tibbiyotda og'riqsizlantiruvchi, novokainamid esa antiaritmik modda sifatida ishlatiladi.

Para-aminosalitsil kislotaning tibbiyotda ishlatiladigan xosilalari

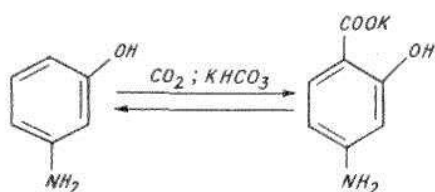


Natriy- PAS- Natrii para - aminosalicylas

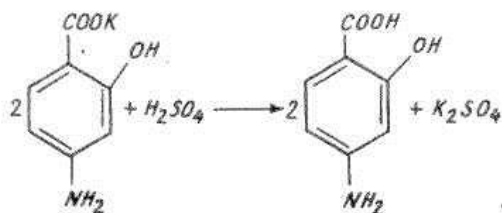
BEPASK-Verassum

Olinishi

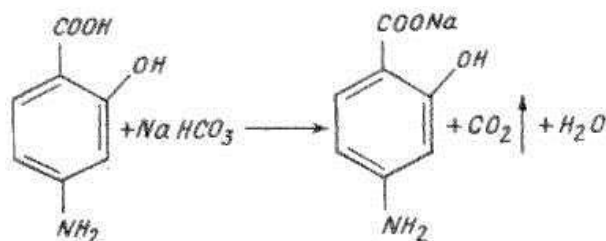
Para-aminosalitsilat-natriyni olish uchun meta-aminofenolni kaliy gidrokarbonat ishtirokida karbonat anhidrid atmosferasida 100—105°C gacha qizdirib, para-aminosalitsilat kaliy olinadi.



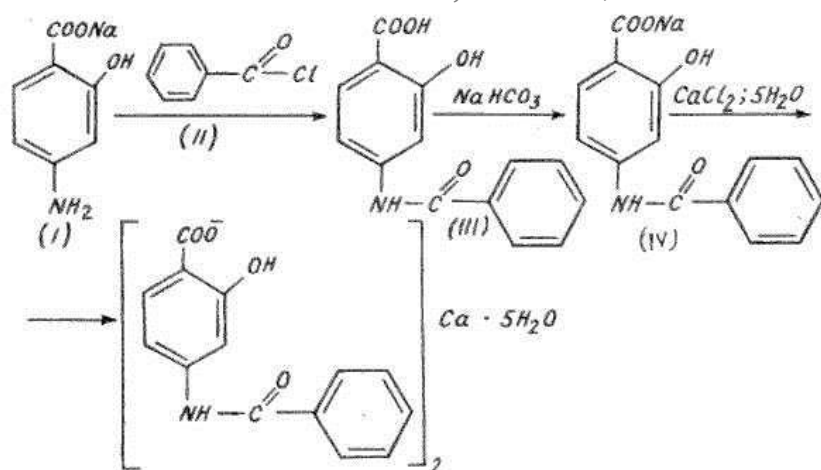
Para-aminosalitsilat kaliy sulfat kislota ta'sirida para-aminosalitsil kislota o'tkaziladi.



Para-aminosalitsil kislota natriy gidrokarbonat bilan neytrallab, natriyli tuzi olinadi.



Bepaskning sintezida avval natriy para-aminosalitsilatga (I) benzoy kislotaning xlorangidridini (II) ta'sir ettirib, p - benzoilaminosalitsil kislota (III) olinadi. So'ngra uni natriy gidrokarbonat ta'sirida natriyli tuziga (IV), keyin esa kalsiy xlorid ta'sirida bepaskga o'tkaziladi.



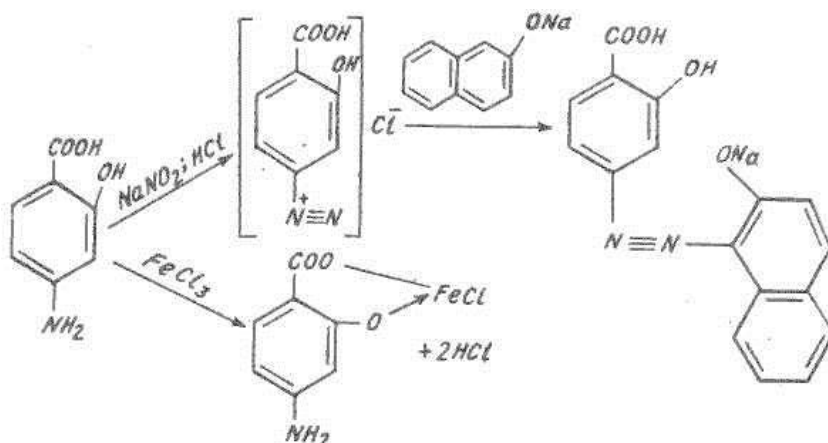
Tasvirlanishi

Natriy-PAS oq yoki biroz sarg'imtir, ba'zida esa kuchsiz pushti rangli, mayda kristall kukun bo'lib, suvda yengil eriydi, spirtida qiyin eriydi. Uning suvdagi eritmasi turish natijasida oksidlanib qoramtir tus oladi.

Bepask ok kristall kukun bo'lib, suvda deyarli erimaydi, 95 % li spirtida qiyin va sekin eriydi, metil spirtida biroz loyqalanib eriydi.

Chinligi

Natriy-PASning chinligi, uning molekula tuzilishidagi aromatik aminoguruh asosida qizil rangli azobo'yoq hosil qilish reaksiyasi, fenol gidroksili bo'yicha esa odatdagicha temir (III)- xlorid eritmasi ta'sirida qizil- binafsha rangli kompleks birikma berishi orkali aniqlanadi. Rang suyultirilgan xlorid kislotasi ta'sirida o'chib ketadi.



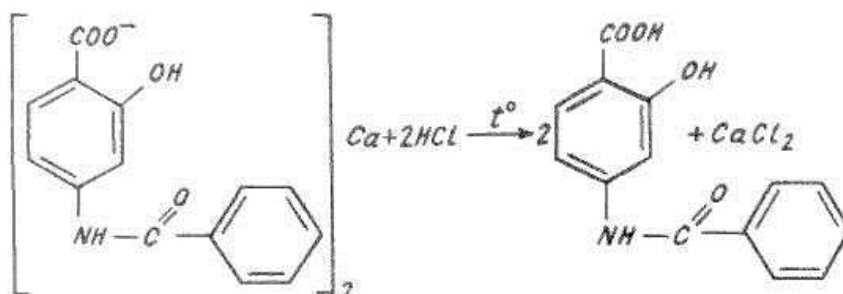
Natriy-PAS 0,001 % li eritmasining 265 va 299 nm to'lqin uzunligidagi optik zichligi 1,51 — 1,56 ga teng bo'lishi kerak. Ushbu ko'rsatkich asosida ham uning chinligi aniqlanadi.

Preparat tarkibidagi natriy, alanganing rangsiz qismini sariq rangga bo'yashi bo'yicha aniqlanadi.

Natriy-PAS ning chinligini undagi karboksil va gidroksil guruxlari asosida, og'ir metallar tuzlari bilan rangli birikmalar hosil qilishdan foydalaniladi. Uning mis (P)-sulfat eritmasi ta'sirida hosil qilgan birikmasi o't-yashil rangga bo'yalgan bo'ladi.

Bromli suv yoki yodxlorid eritmasi ta'sirida oq cho'kma holida uch brom yoki diyod birikmalar hosil qilishidan ham preparat chinligini aniqlashda foydalaniladi.

Bepaskning chinligini aniqlashda uni suyultirilgan xlorid kislota bilan qaynaguncha qizdirib, so'ngra sovitiq filtrlanadi. Filtratni natriy gidroksid eritmasi bilan neytrallab, undagi kalsiy ionini ammoniy oksalat eritmasi yordamida oq cho'kma xolida cho'ktirib aniqlanadi.

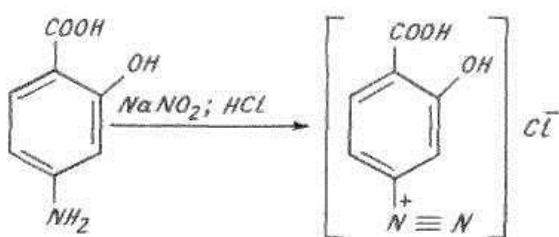


Bepaskning metil spirtidagi eritmasi, undagi fenol gidroksili hisobiga temir (III)-xlorid bilan binafsha rangli birikma hosil qiladi.

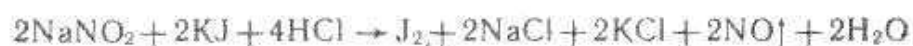
Miqdori

Nitritometriya

Natriy-PAS ning ma'lum miqdordagi eritmasi xlorid kislota va kaliy bromid ishtirokida natriy nitritning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



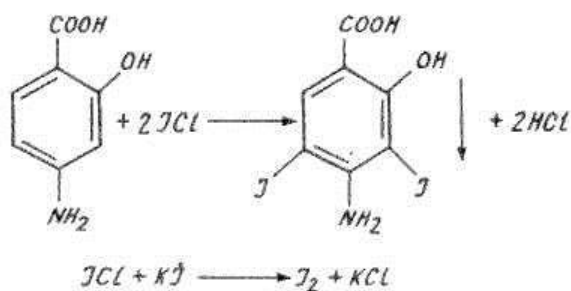
Titrlash ekvivalent nuqtasiga yetgach, suyuqlikdan shisha tayoqcha orqali bir tomchi yodkraxmal qog'oziga tomizib, uning ko'karishi kuzatiladi.



Galloidlash

Natriy-PAS ning miqdorini yana galloidlash usuli, ya'ni bromatometrik va yodxlorometrik usullar bo'yicha aniqlash mumkin. Masalan, yodxlorometrik usulda ma'lum miqdordagi preparatning suvdagi eritmasiga aniq va ortiqcha xajmda yodxloridning 0,1 mol/l eritmasi

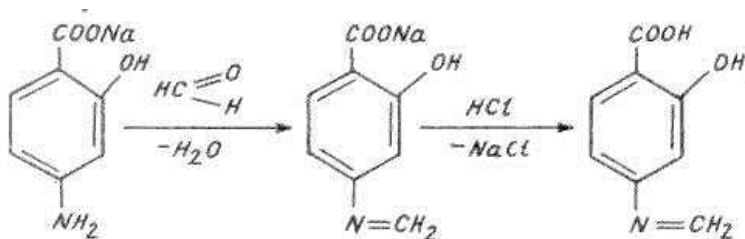
qo'shiladi va ma'lum vaqtdan so'ng unga kaliy yodid qo'shib va ajralib chiqqan erkin yodni kraxmal indikatorini ishtirokida natriy tiosulfatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



3. SF

Neytrallash

Natriy-PAS ning tabletkadagi miqdorini neytrallash usuli bo'yicha aniqlanadi. Buning uchun tabletkaga kukunining ma'lum miqdorini timolftalein ko'ki indikatorini bo'yicha neytrallangan metil spirti, atseton va formalindan iborat aralashmada eritib, so'ngra uni xlorid kislotaning 0,1 mol/l eritmasi bilan suyuqlik sariq rangdan pushti rangga o'tguncha titrlanadi. Erituvchi tarkibidagi formalin preparat tuzilishidagi amin guruhini «qurshab», uning asos xossasining yo'qolishiga sabab bo'ladi.



Kompleksonometriya

Bepaskning ma'lum miqdordagi preparatni yuqori haroratda chinni tigelchalarda kuydiriladi. So'ngra undan qolgan qoldiq (NaSO_3) 0,1 mol/l xlorid kislotada eritiladi va kalsiy ionini mureksid indikatorini ishtirokida trilon B ning 0,05 mol/l eritmasi bilan suyuqlik qizil-binafsha rangga o'tgunga qadar titrlanadi.

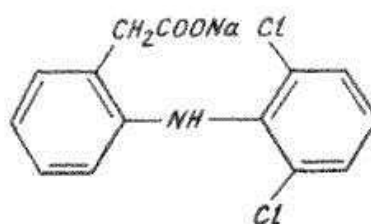
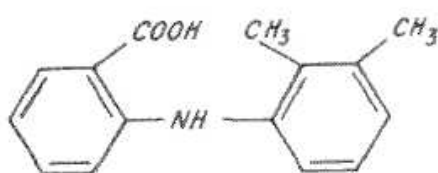
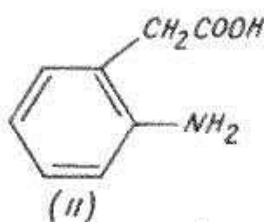
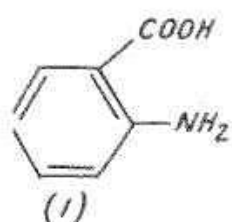
Ishlatilishi

Natriy-PAS va Bepaksni sil kasalligining har xil turlarini davolashda ishlatiladi. Preparatni bir sutkada 4 marta 2—3 g dan ishqoriy xossaga ega bo'lgan mineral suvlar, shuningdek 2 %li natriy gidrokarbonat eritmasi yoki sut bilan ichish tavsiya qilinadi.

Preparat havoda asta-sekin oksidlanadi, natijada uning eritmaları jigar rang, keyinchalik esa qo'ng'ir rangga bo'yalib qoladi. Oksidlanishning oldini olish maqsadida preparat eritmalariga stabilizator sifatida ma'lum miqdorda natriy sulfit qo'shiladi. Bepaskning organizmda sekin parchalanishi qonda para-aminosalitsil kislotaning konsentratsiyasini uzoq vaqt saqlab turishini ta'minlab beradi.

Orto-aminobenzoy va orto-aminofenilatsetat kislotalarining tibbiyotda qo'llanadigan preparatlari

Bu gurux preparatlarga keyingi yillarda tibbiyotda analgetik, organizmda haroratni pasaytiruvchi va yallig'lanishga qarshi modda sifatida keng qo'llaniladigan orto-aminobenzoy kislota qo'shilashidan mefenamin kislota, uning natriyli tuzi va ortoaminofenilatsetat kislota hosilasi diklofenak natriy yoki voltaren preparatlari kiradi. Ular kimyoviy tuzilishining asosini yuqorida aytilganidek orto-aminobenzoy (I) va ortoaminofenilatsetat kislotalari (II) tashkil qiladi.



Mefenamin kislota-

Acidum mephenaminum

Diklofenak - natriy. voltaren

Diclofenac – natrium. Voltaren

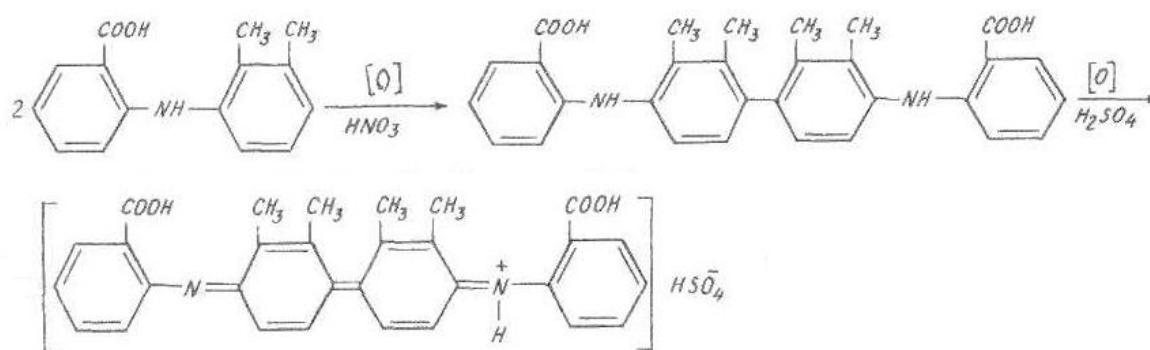
Tasvirlanishi

Mefenamin kislota oq yoki biroz kul rangroq oq kristall kukun bo'lib, suvda deyarli erimaydi, 95 % li spirt, atseton va xloroformda kam eriydi.

Diklofenak natriy oq kristall kukun, suvda eriydi, 95 % li spirtida kam eriydi.

Chinligi

1.Mefenamin kislota, voltaren kimyoviy tuzilishi jixatidan difenilaminga o'xshash bo'lib, ular ham nitrit va nitrat tuzlari bilan ko'k rangli birikma hosil qiladi. Preparatlarning eritmasiga natriy nitrat va konsentrlangan sulfat kislota qo'shilsa, suyuqlik ko'k rangga bo'yaladi.



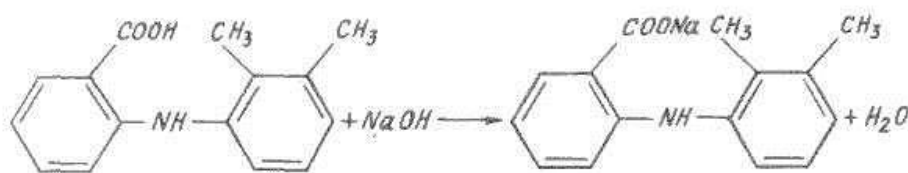
2.Mefenaminning xloroformdagi eritmasi UB nur oqimida och havo ranglanib tovlanadi.

3. Mefenamin kislota spektrofotometrik usulda 0,002 % li metanol bilan 0,1 mol/l xlorid kislota aralashmasidagi eritmasining 220 dan 400 nm gacha bo'lgan to'lqin uzunligi soxasidagi maksimum nur yutishi 279 va 350 nm to'lqin uzunlikda bo'ladi.

4. Voltarenning chinligi YuQX usuli bo'yicha standartga taqqoslab aniqlanadi. Bunda erituvchi sifatida 95 qism benzol, 5 qism sirka kislota va etilatsetatdan iborat aralashma olinadi. Xromatogrammani ochiltiruvchi reaktiv sifatida kaliy dixromatning kons. sulfat kislotasidagi eritmasi ishlatiladi.

Miqdori

Mefenaminning miqdori undagi karboksil guruh asosida neytrallash usuli bo'yicha aniqlanadi. Preparatning atsetonda eritilgan ma'lum miqdori timol ko'ki indikator ishtirokida eritma rangsizlanguncha natriy gidroksidning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



Voltarenning miqdori spektrofotometrik usulda aniqlanadi. Uning 0,0008 % li spirt-ishqor aralashmasidagi eritmasining optik zichligi 277 nm to'lqin uzunligida spektrofotometrda olchab aniqlanadi.

Mefenamin kislota analgetik, haroratni tushirishda, poliartritda, artralgiyada, nevrалgiyada, mushak, bosh va tish og'riganda qo'llanadi.

Uni ovqat iste'mol qilgandan so'ng 0,5 g dan kuniga 3—4 marotaba ichiriladi. Voltaren revmatizm, revmatoidli artrit, artroz, spondiloartroz kasalliklarini davolashda, yallig'lanishga qarshi va issiq qoldiruvchi modda sifatida ishlatiladi.

Preparat to'liq sariq qobiq bilan qoplangan tabletka shaklida 0,025 g dan chiqariladi.

Nazorat savollari:

1. Dori sifatida ishlatiladigan para-aminobenzoy kislotalar guruhiga kirgan dori moddalarning taxlili
2. Aminosalitsil kislotalar va ularning hosilalari guruhiga kirgan dori moddalarning tahlil usullari.

Foydalangan adabiyotlar

1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 “Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalari” Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.

4. O'zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushego issledovatelya - ximika“, Leningrad, „Ximiya“, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennye sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.
8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

14-mavzu. Arilalkilaminlar, gidroksifenilalkilaminlar, nitrofenilalkilaminlar guruhiga kirgan dori moddalari

Reja

1. Arilalkilaminlar guruhiga kirgan dori moddalarning tasniflanishi.
2. Arilalkilaminlar guruhiga kirgan dori moddalarning tavsifi.
3. Arilalkilaminlar guruhiga kirgan dori moddalarning olinish usullari.
4. Arilalkilaminlar guruhiga kirgan dori vositalarining tahlil usullari.

Tayanch iboralar: *arilalkilaminlar, anestezin, efedrin gidrokslorid, anaprilin .*

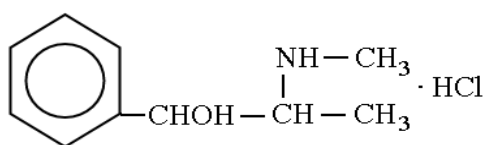
Arilalkilaminlarni 3 kimyoviy guruhiga bo'lish mumkin:

Arilalkilaminlar (efedrin gidrokslorid, anaprilin)

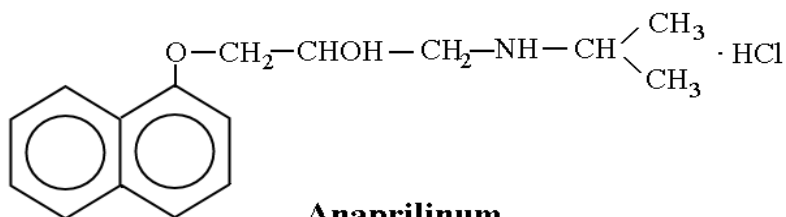
Oksifenilalkilaminlar (adrenalin gidrotartrat, noradrenalin gidrotartrat, izadrin, mezaton, levadopa, metildopa)

Nitrofenilalkilaminlar (levomitsetin, levomitsetin stearat, levomitsetin suksinat).

1. Arilalkilaminlar.

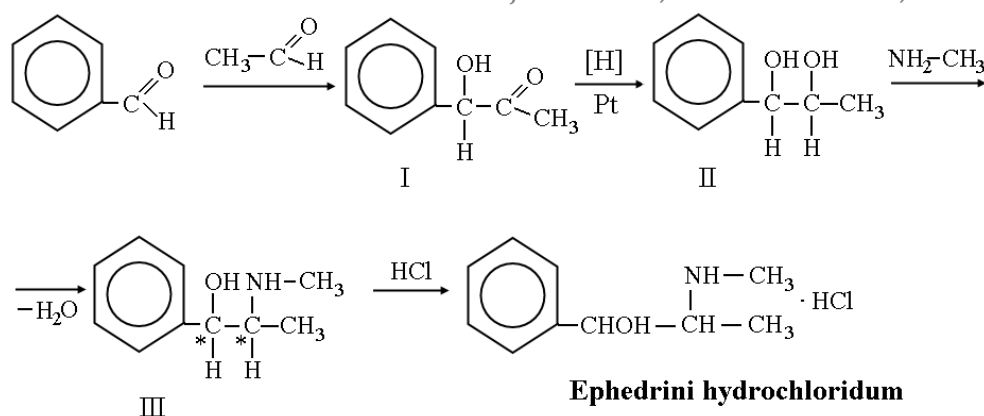


Ephedrini hydrochloridum

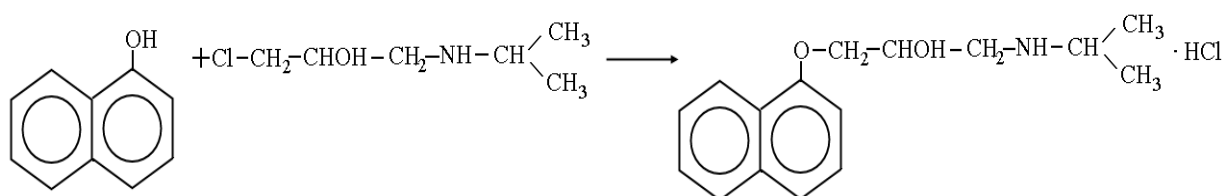


Anaprilinum

Olinishi. Efedrinni efedra (*Ephedra monosperm*) o'tidan (0,2% dan 2,5% gacha alkaloidlar yigindisi bo'lib, uning 70% igacha efedrin tashkil etadi) va biosintez yo'li bilan olinadi.



Jarayon biosintez yo'li bilan ketib, bunda shakar shinnisi va achitqi ham ishtirok etadi. Anaprilin (-naftolga 1-izopropilamin-2-propanol-3-xlorid ta'sir ettirib olinadi.

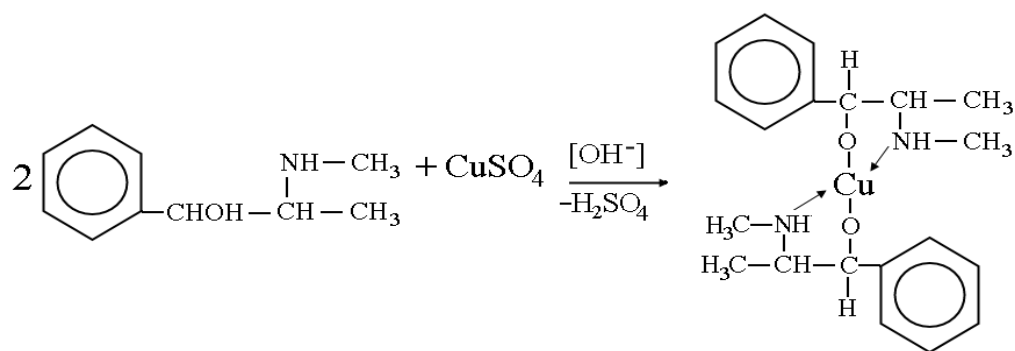


Tasvirlanishi. Efedrin gidrokslorid taxir mazali, rangsiz yoki ok kristall kukun, suvda va spirtda oson eriydi, efirda erimaydi. $[\alpha] = -33-34$ (5% li suvli eritma).

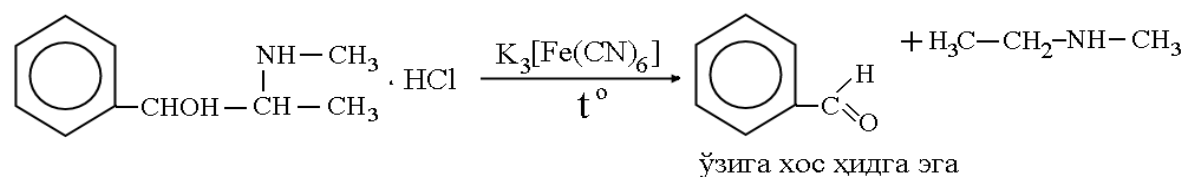
Anaprilin hidsiz, taxir mazali, oq kristall kukun, suvda va spirtda eriydi.

Chinligini aniqlash.

1. Efedrin HCl eritmasiga CuSO_4 eritmasi tomizilsa (ishqoriy sharoitda) ko'k rang hosil bo'lib, eritmaga efir qo'shib chayqatilsa, efir qatlami qizil-binafsha rangga bo'yaladi.



2. $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ bilan reaksiyasi



3. Cl^- ioniga sifat reaksiyasi.

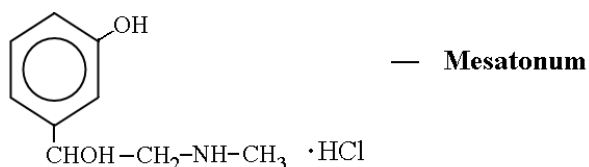
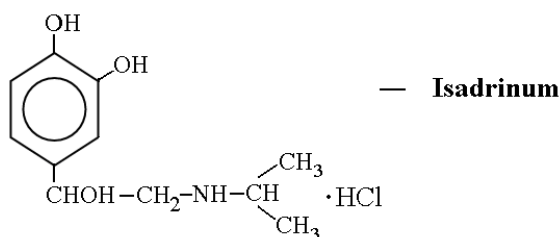
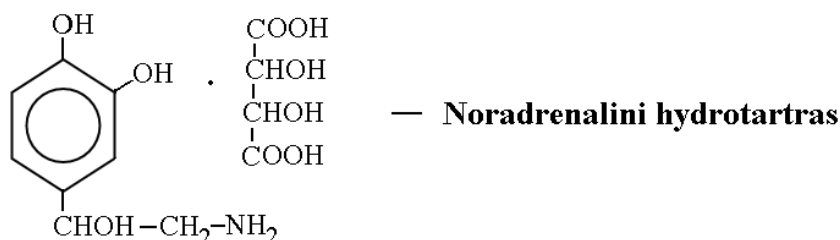
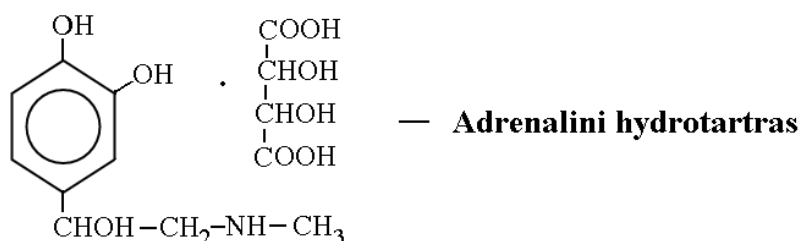
Anaprilin.

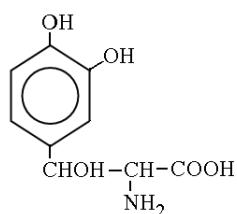
1. Anaprilin eritmasiga ishqor ta'sir ettirilsa, anaprilin asos cho'kmaga tushib, uni $T_{\text{suyuq}}=92-97^{\circ}\text{S}$.
2. Preparat eritmasi $+\text{NaHCO}_3+\text{Na}_2\text{Fe}(\text{CN})_5\text{NO}+\text{CH}_3\text{CHO} \rightarrow$ ko'k rang hosil bo'ladi.
3. Preparat eritmasi + kons. $\text{H}_2\text{SO}_4+(\text{NH}_4)_3\text{MoO}_4$ (yashil rangli eritma)

Miqdorini aniqlash. Kislotali-asosli titrlash usuli

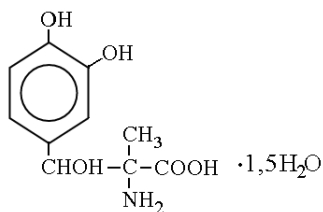
Ishlatilishi. Efedrin gidroxlorid qon tomirlarni toraytirib, bronxlarni kengaytiradi. Bronxial astma, miasteniya, yo'tal, shamollash kasalliklarida ishlatiladi. Solutan, bronxolitin kabi dori turlari tarkibiga kiradi.

Oksifenilalkilaminlar



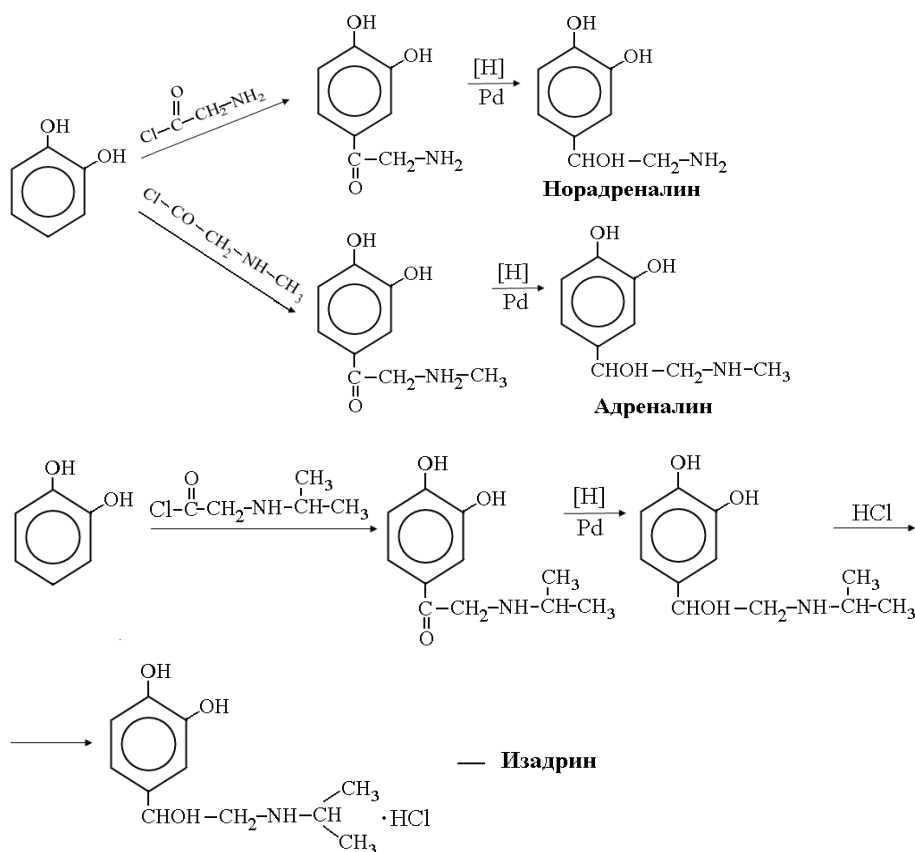


— **Levadopa**



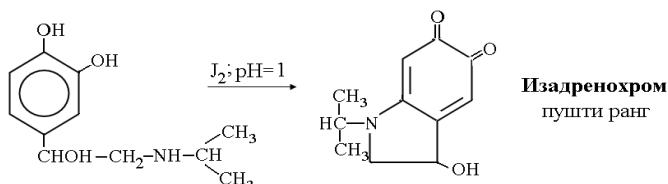
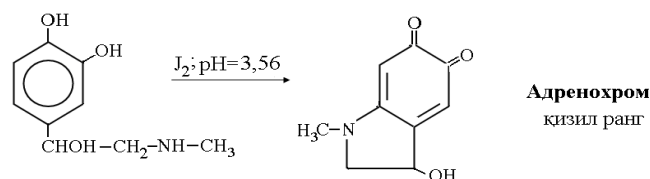
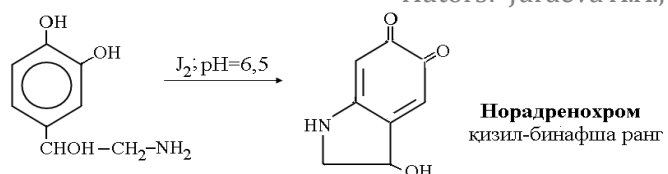
— **Methyldopa**

Adrenalin va noradrenalin buyrak usti bezining miya qismidan ajratib olingan garmonal modda.



Tasvirlanishi. Bu moddalar hidsiz, biroz taxirroq oq yoki biroz sarg'imtir kristall kukun bo'lib, optik faol. Adrenalin gidrotartrat va noradrenalin gidrotartrat suv va spirtida eriydi. Izadrin va mezaton ham suvda eriydi. Levadopa va metildopa suvda kam eriydi.

Chinligini aniqlash. 1. Adrenalin, noradrenalin va izadrin eritmalari turli xil muhitda yod eritmasi ta'sirida xinon turidagi rangli birikmalar hosil qiladi.



2. CuSO_4 va NaOH ta'sirida rangli birikmalar hosil bo'ladi.

3. Levodopa va metildopa $\text{Fe}(\text{OH})_3$ bilan rangli birikmalar (yashil) Hosil qilib, unga NH_3 qo'shilsa, qizil rangga o'tadi.

Miqdorini aniqlash. Kislotali-asosli titrlash usuli.

Ishlatilishi. Adrenalin va noradrenalin qon tomirlarini toraytirib, qon bosimini oshiradi. 0,18% li in'eksion eritma holida chiqariladi. Mezaton 0,01-0,025 g tabletka va 1% li in'eksion eritma holida chiqariladi.

Izadrin bronxial astma kasalligida 0,005 g tabletka holida ishlatiladi. Levodopa Parkinson kasalligini davolashda, Metildopa esa gipotenziv modda sifatida ishlatilib, 0,25 g tabletka holida chiqariladi.

Saqlanishi. "B" ro'yxat bo'yicha saqlanadi

Nazorat savollari:

1. Arilalkilaminlar guruhiga kirgan dori moddalarning tasniflanishi, tavsifi, olinish usullari.
2. Arilalkilaminlar guruhiga kirgan dori vositalarining tahlil usullari.
3. Oksifenilalkilaminlar (adrenalin gidrotartrat, noradrenalin gidrotartrat, izadrin, mezaton, levadopa, metildopa) tasnifi.

Foydalangan adabiyotlar

1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 "Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalari" Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O'zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar

6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushogo issledovatelya - ximika”, Leningrad, „Ximiya”, 1987 g. S. 279.

7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennye sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.

8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

15-mavzu: Benzolsulfanilamidlar guruhi va ularning hosilalari

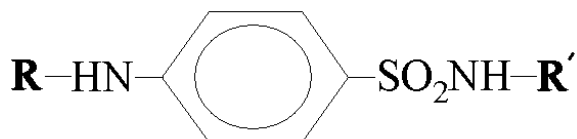
Reja

1. Dori sifatida ishlatiladigan sulfanil kislota hosilalarining tasniflanishi.
2. Antimikrob ta'sirga ega bo'lgan sulfanilamidlarning tavsifi.
3. Sulfanilamidlarning olinish usullari.
4. Sulfanilamidlar guruhiga kirgan dori vositalarining tahlil usullari.

Tayanch iboralar: *Sulfanilamidlar, Antimikrob, sulfanil kislota.*

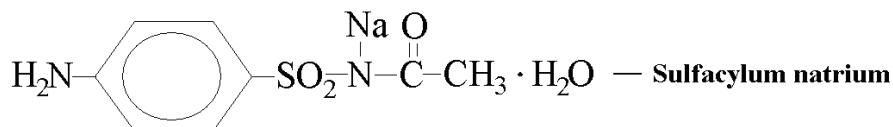
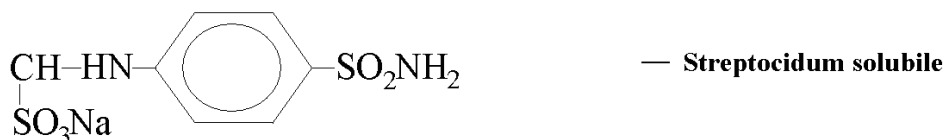
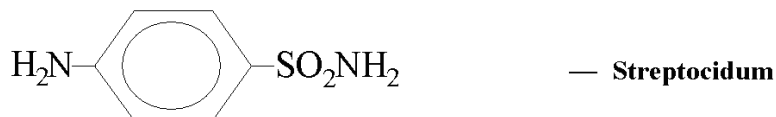
1.

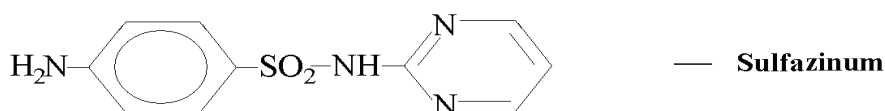
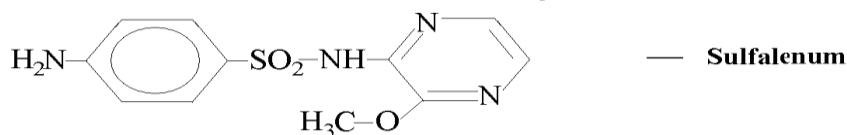
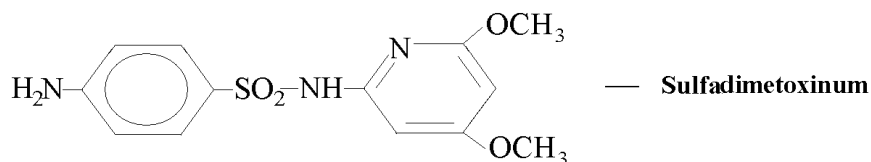
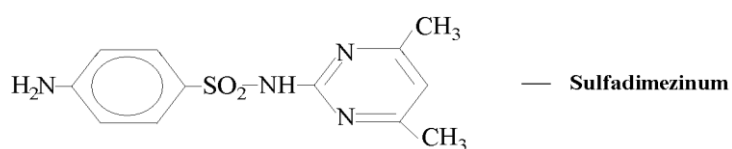
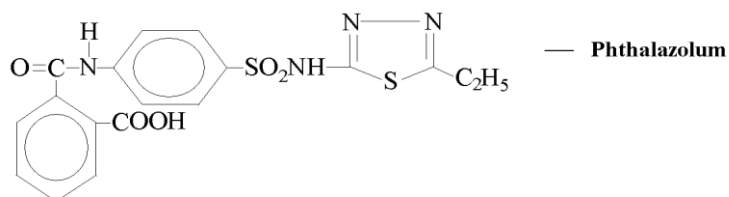
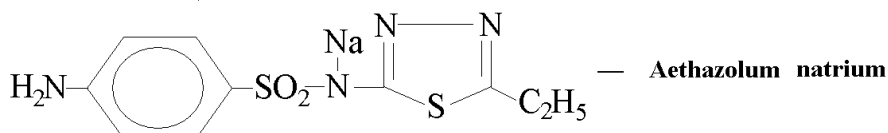
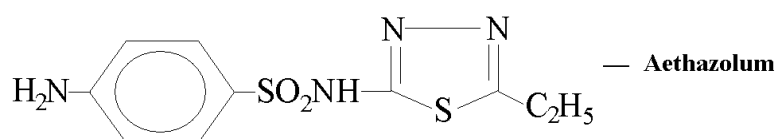
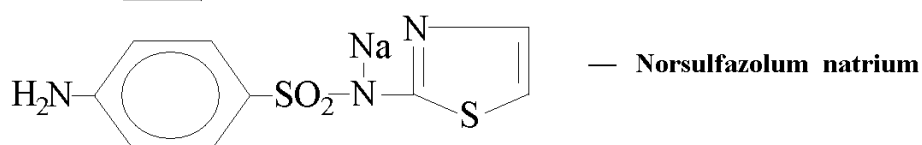
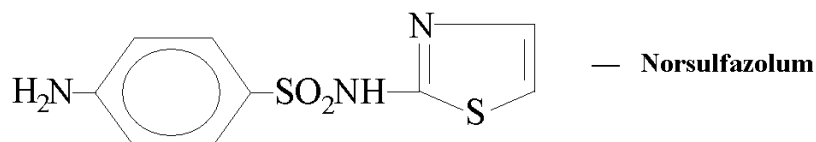
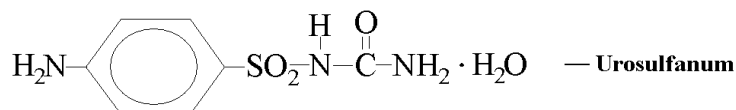
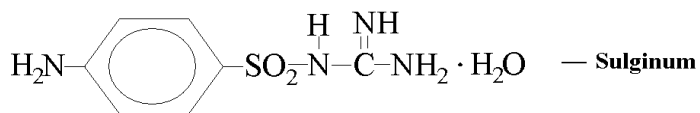
Sulfanilamidlar sulfanil kislota hosilalari bo'lib, ularning umumiy formulasi:



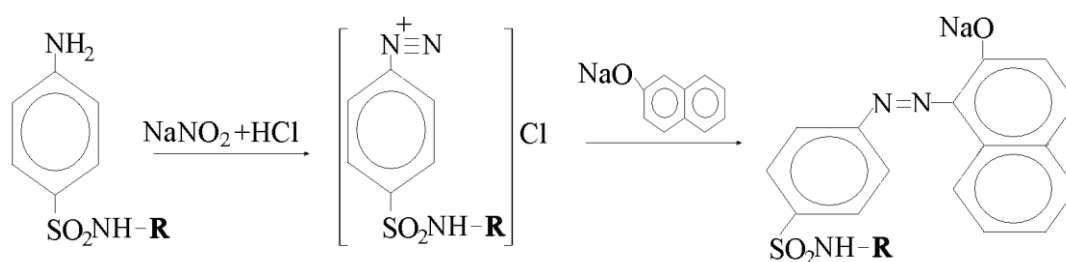
Bu guruhga kirgan dori moddalar soni 50 dan ortik va ular 1, 2, 3, 4-avlod sulfanilamidlarga bo'linadi. Biologik faolligi jihatidan ular bakteriostatik ta'sir ko'rsatib, ta'sir mexanizmi foli kislota sintezini kamaytirib, mikroorganizmlarning yashashi va ko'payishiga to'skinlik kiladi.

Ta'sir muddatiga ko'ra sulfanilamidlar kiska muddat ta'sir ko'rsatuvchi (streptotsid, sulfatsil, norsulfazol, etazol, sulfadimezin va boshkalar), o'rta muddat ta'sir ko'rsatuvchi (sulfazin), uzoq muddat ta'sir ko'rsatuvchi (sulfapiridazin, sulfamonometoqsin, ftezin va boshkalar) va o'ta uzoq muddat ta'sir ko'rsatuvchi (sulfalen va b.) guruhlariga bo'linadi.

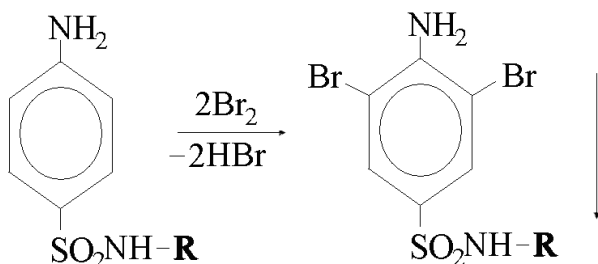




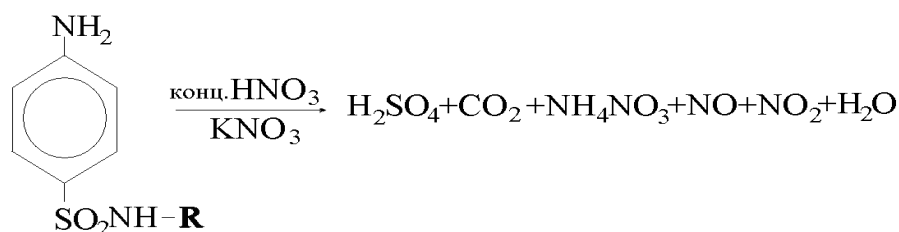
CHinligini aniqlash. 1. Azobo'yoq hosil bo'lish reaksiyasi. Bu sulfanilamidlarning birlamchi aromatik aminlar guruhiga xos reaksiya bo'lib, ikkilamchi aromatik amin guruhi saklovchi sulfanilamidlarda esa bu reaksiya dastlab gidrolizlab, so'ng birlamchi aromatik amin guruhiga bajariladi.



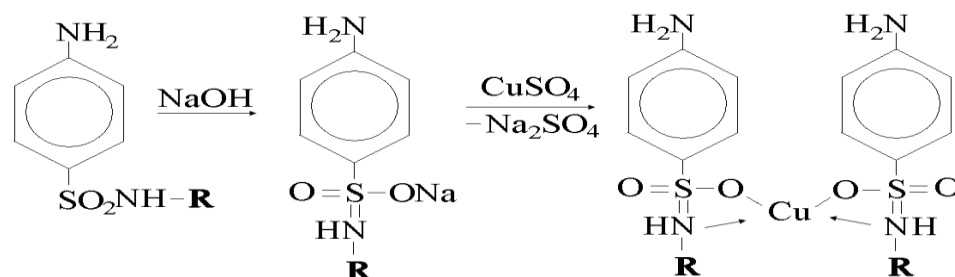
2. Galoidlanish reaksiyasi:



3. Sulfanilamidlardagi oltingugurt atomini aniqlash uchun dori moddasi konts. HNO_3 va 10 hissa ortik KNO_3 bilan kizdirib, kotishma holiga keltiriladi.



4. Ogir metallarning tuzlari bilan suvda erimaydigan rangli kompleks birikmalar hosil kiladi.



5. Sulfanilamid eritmasiga natriy nitroprussidning 1% li eritmasi ta'sir ettirilsa (ishkor ta'sirida), so'ng kislotali sharoit hosil kilinsa kizil, kizil-ko'ngir rang yoqi cho'kma hosil bo'ladi. $\text{Na}_2[\text{Fe}(\text{CN})_5\text{NO}]$

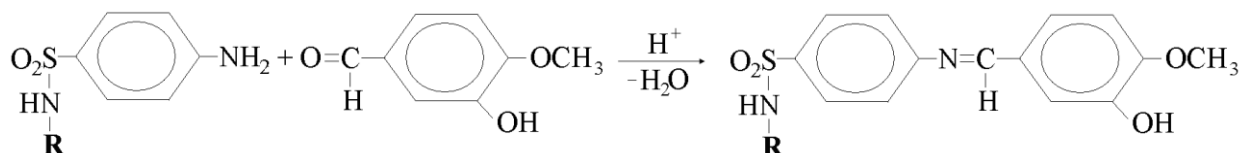
6. Sulfanilamidlar kuruk probirkaga solib kizdirilsa, turli rangdagi kotishmalar hosil bo'ladi.

Streptotsid $\xrightarrow{t}$ ko'k-binafsha rangli koldik + NH_3 + anilin

Sulgin $\xrightarrow{t}$ binafsha rangli koldik + NH_3

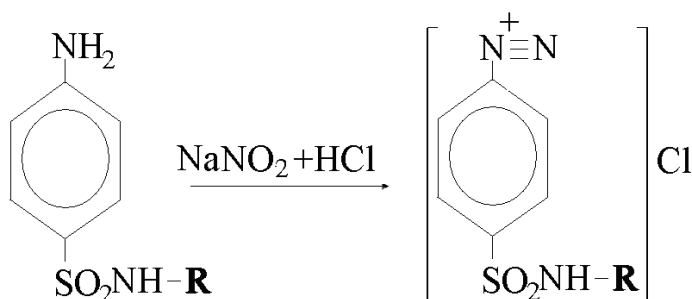
Norsulfazol $\xrightarrow{t}$ ko'ngir rangli koldik + H_2S

7. Lignin probasi. Bu reaksiya ko'proq ekspress tahlilda o'tkaziladi. Gazeta kagoziga birlamchi aminoguruh saqlagan sulfanilamid, 1-2 tomchi xlorid kislotasi tomizilsa to'k-kizil rang hosil bo'ladi (Shiff asosi).



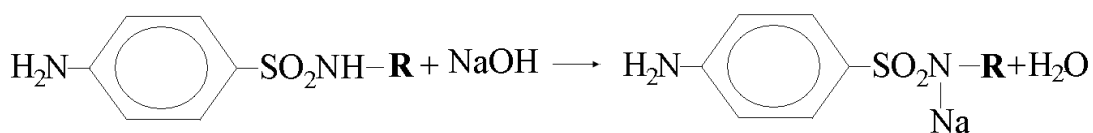
8. UB va IK- spektrometrik usullar

Mikdorini aniqlash. 1. Nitritometrik usul.



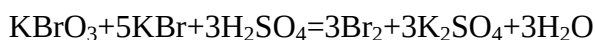
Bunda ichki va tashqi indikatorlar ishlatiladi. $E = Mm$

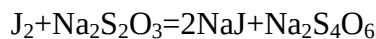
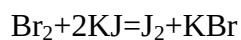
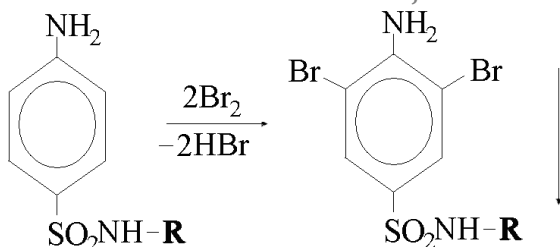
2. Kislotali-asosli titrlash usuli.



Bu usulda erituvchini to'g'ri tanlash muhim ahamiyatga ega. Dissotsiatsiyanish konstantasi 10^{-7} - 10^{-8} bo'lgan moddalar (norsulfazol) suvli-atsetonli yoki spirtli eritmada, $rK=10^{-9}$ (ftalazol, ftazin, salazopiridazin) suvsiz sharoitda (dimetilformamidda) titrlanadi. Sulfanilamidlarning natriyli tuzlarini spirt-atsetonli sharoitda kislotasi bilan titrlanadi.

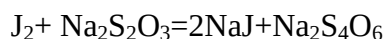
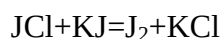
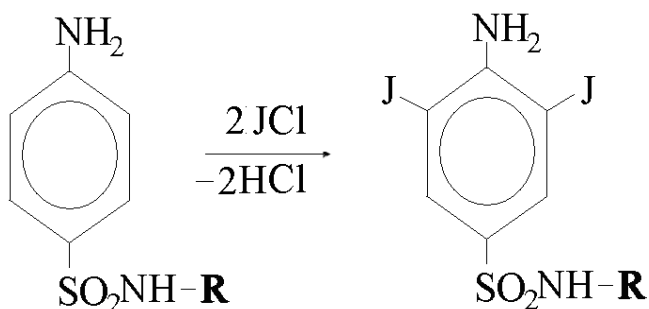
3. Bromatometrik usul (kayta titrlash usuli).





$$E = \text{Mm}/4$$

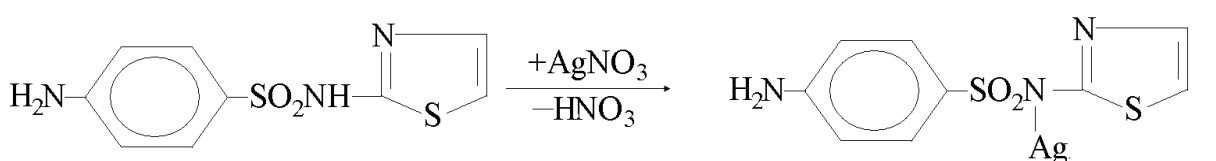
4. Yodxlorometrik usul.



$$E = \text{Mm}/4$$

5. FEK- usul. Sulfanilamidlarning azobo'yoq hosil qilish xossasiga asoslangan.

6. Argentometrik (Mor) usul.



Hosil bo'lgan vodorod ionlari cho'kmani eruvchanligini oshirmasligi uchun titrlash natriy tetraborat ishtiroqida olib boriladi. $E = \text{Mm}$.

7. SF-usul. Streptotsid 0,001 M natriy gidroqsidda $\lambda = 258$ nm sulgin 0,0005 M HCl da 259 nm da, sulfadimezin suvda 240 nm da, sulfadimetoqsin 0,002 M natriy gidroqsidda 270 nm, sulfapiridazin suvda 262 nm, sulfatsil natriy suvda 258 nm da, norsulfazol 0,001 M natriy gidroqsidda 257 da yutilish beradi.

Ishlatilishi. Sulfanilamidlar bakteriostatik ta'sirga ega bo'lib, bu ta'sir konkurent antogonizm nazariyasiga asoslangan. Sulfanilamidlar kimyoviy tuzilishiga ko'ra PAB kislotasiga yaqin bo'lib, mikroob hujayrasi tomonidan PAB kislota o'rniga kabul qilinadi va u erdagi almashinish jarayoni izdan chikadi.

Dori turlari. Sulfanilamidlarning kislota shakli 0,5-1,0 g tabletka, tuz shakllari 1-10% li in'eksion eritma, sulfatsil natriy 20-30% li eritma holida chikariladi.

Saqlanishi. "B" ro'yxati bo'yicha saqlanadi i.

Nazorat savollari:

1. Dori sifatida ishlatiladigan sulfanil kislota hosilalarining tasniflanishini tushuntiring.
2. Antimikrob ta'sirga ega bo'lgan sulfanilamidlarning farmakologik ta'sirini tushuntiring.
3. Sulfanilamidlarning olinish usullari bayon eting.
4. Sulfanilamidlar guruhiga kirgan dori vositalarining tahlil usullari keltiring.

Foydalangan adabiyotlar

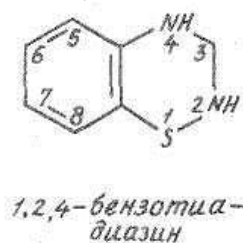
1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 "Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalar" Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O'zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushego issledovatelya - ximika“, Leningrad, „Ximiya“, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennqe sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.
8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

16-mavzu: Diuretik va antiseptic xususiyatli benzolsulfanilamidlar

Reja

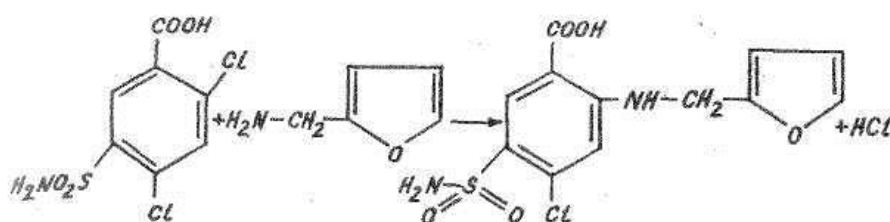
1. Xlorbenzolsulfamid hosilalari guruhiga kirgan dori moddalar olinishi.
2. Xlorbenzolsulfamid hosilalari guruhiga kirgan dori moddalar tavsiflanishi, tahlil usullari va farmakologik xossalari.
3. Benzotiadiazin hosilalari guruhiga kirgan dori moddalar olinishi.
4. Benzotiadiazin hosilalari guruhiga kirgan dori moddalar olinishi, tavsiflanishi, tahlil usullari va farmakologik xossalari.
5. Xlorbenzolsulfamid hosilalaridan furosemid oksodolin, benzotiadiazin hosilalaridan esa dixlottiazid va siklometiazidlar tibbiyotda diuretik va gipotenziv dori sifatida keng qo'llanadi.

Tayanch iboralar: *xlorbenzolsulfamid hosilalari, benzotiadiazin, urosemid oksodolin, benzotiadiazin*

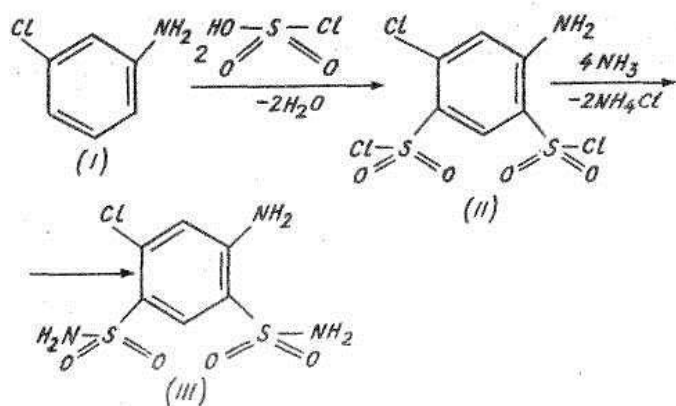


Olimlarning ko'p qirrali va har tomonlama ilmiy izlanishlari natijasida bir qator kuchli diuretik va gipotenziv ta'sirli dori moddalari yaratildi.

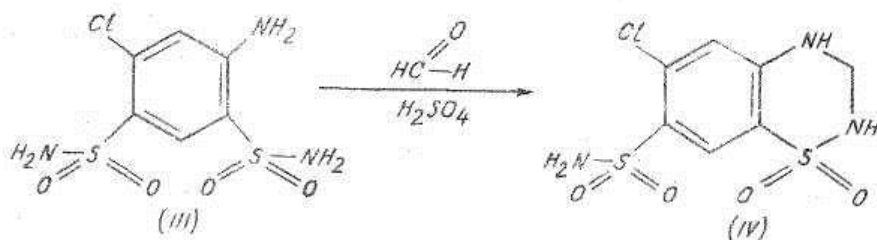
Furosemid, dixlotiazid va siklometiazid quyidagi usullar bo'yicha sintez qilib olinadi. Masalan, furosemidni 2,4- dixlor-5-sulfamidbenzoy kislotasiga furilamin ta'sir ettirib olinadi.



Dixlotiazidni olishda boshlang'ich modda sifatida m-xloranilin (I) ishlatiladi. Avval uni ma'lum sharoitda osh tuzi yoki tionilxlorid (H_2SO_4 ishtirokida xlorosulfa-kislota bilan sulfirlab, Z-xlor -4,6- disulfoxlor-aminga (II) o'kaziladi. So'ngra unga sof ammiak yoki ammiakning konsentrlangan suvdagi eritmasini ta'sir ettirib, Z-xlor -4,6-disulfamidnalin (III) olinadi.



Sintezning navbatdagi bosqichida yuqorida olingan mahsulotni (III) kislota yoki ishqoriy muhitda formaldegid bilan kondensatsiyalab dixlotiazid (IV) olinadi.



Sintezning ushbu bosqichini suvsiz muhitda atseton yoki dimetilformamid ishtirokida kislota va ishqorsiz ham olib borish mumkin.

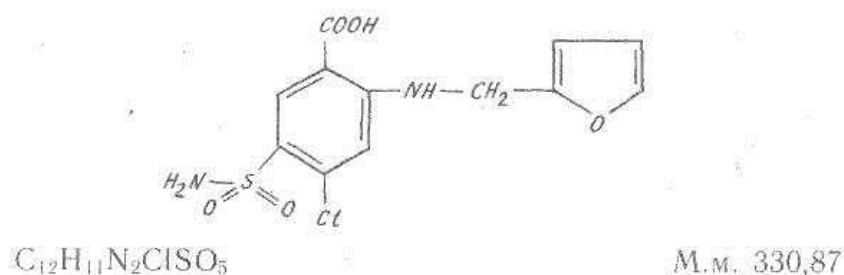
Tsiklometiazidni Z-xlor-4,6-disulfamidanilinga (sintezi dixlatiazidga karalsin) siklopentilatsetaldegid ta'sir ettirib olinadi.

Tsiklopentilatsetaldegidni o'z navbatida adipin kislotasidan quyidagi sxema bo'yicha sintez qilib olinadi.

FUROSEMID

Furosemidum

4-Xlor -M- (2-furilmetil) -5-Sulfamoilantranil kislota

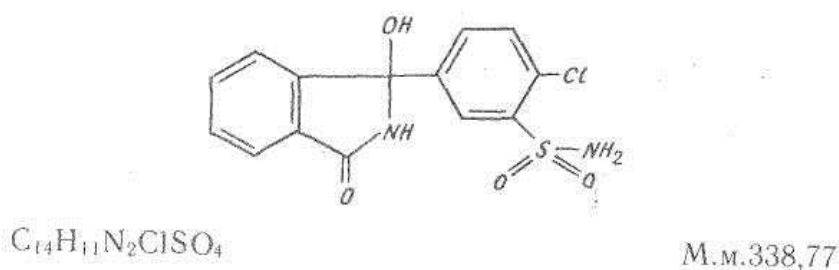


Furosemid hidsiz, ok kristall kukun, suvda deyarli erimaydi, 95 % li spirtida qiyin eriydi, efirda kam eriydi, natriy gidroksidning 1 molG'l eritmasida engil eriydi. U 204—209°S haroratda suyuqlanib parchalanadi.

OKSODOLIN

Oxodolinum

1- Okso-3- (4 - sulfamoil-4 -xlorfenil)-3-oksiizoindolin

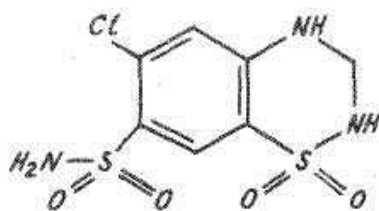


Oksodolin hidsiz, oq mayda kristall kukun, suvda deyarli erimaydi, 95% li spirtida kam eriydi,efir vi xloroformda erimaydi, natriy gidroksidning 1 mol/l eritmasida kam eriydi. U 215—220°S haroratda suyuqlanadi.

DIXLOTIAZID

Dichlothiazidum

6-Xlor-7-sulfamoil-3,4-digidro-2N-1,2,4-benzotiadiazin-1,1-dioksid



M.m. 297,73

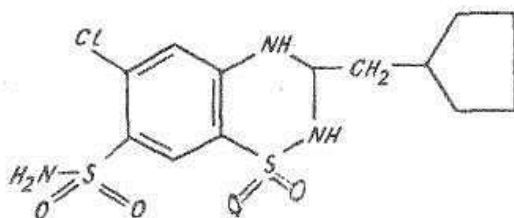
Dixlotiazid, ok yoki biroz sarg'imtir kristall kukun bo'lib, suv va 95 % li spirtida juda kam eriydi, atseton va dimetilformamidda eriydi. U 257—262°S haroratda suyuqlanadi.

SIKLOMETIAZID

Cyclomethiazidum

3- siklopentilmetil-6 xlor-7- sulfamoil-3,4-

digidro-1,2,4 benzotiadin-1,1-dioksid



M.m. 379,89

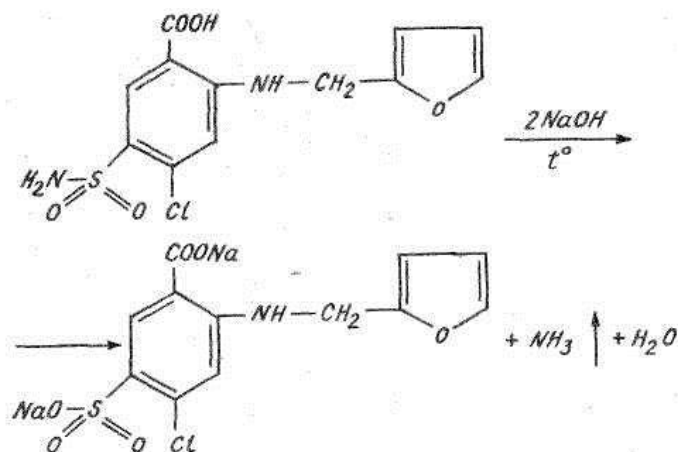
Siklometiazid hidsiz yoki juda kuchsiz hidli, oz yoki biroz sarg'imtir oz kristall kukun, suvda va xloroformda deyarli erimaydi, atseton va 95 %li spirtida eriydi. U 234—240°S haroratda suyuqlanadi.

Xlorbenzolsulfamid va benzotiazin qator preparatlarning chinligi quyidagi umumiy reaksiyalar yordamida aniqlanadi. Masalan, ularning, barchasining tarkibidagi organik birikkan oltingugurtni, preparatni konsentrlangan nitrat kislota bilan qaynatish yordamida parchalab, sulfat ioniga o'tkazib va uni bariy sulfat oq cho'kmasi holida cho'ktirib aniqlanadi.

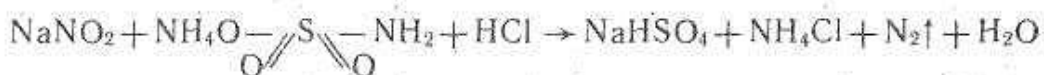
Furosemid, oksodolin, dixlotiazid va siklometiazidlarning tarkibidagi organik birikkan xlor va oltingugurtni, yutuvchi suyuqlik sifatida 6 % li vodorod peroksid eritmasi solingan maxsus kolbada kislorod atmosferasida kuydirib, so'ngra suyuqlikda paydo bo'lgan xlor va sulfat ionlarini tegishli muhitda kumush xlorid va bariy sulfat holida cho'ktirib aniqlanadi. Bu usuldan Farmakopeya maqolasi ko'rsatmasi bo'yicha, oksodolinning chinligini hamda xlor ioni asosida merkurimetrik usulda. uning miqdorini aniqlashda foydalaniladi.

Preparatlardagi organik birikkan xlor atomini yana Belshteyn usuli bo'yicha ham aniqlanadi. Bunda mis simchasi ustiga olingan quruq preparat namunasi alangaga tutilsa, uning rangsiz qismini yashil rangga bo'yaydi.

Bu yerda o'rganilayotgan barcha preparatlarning kukun holidagisini natriy gidroksid bilan aralashtirib qizdirilganda, ammiak ajratib chiqaradi. Uni hididan yoki qizil lakmus qog'ozini ko'k rangga bo'yashi orqali aniqlanadi. Reaksiyani furosemid misolida quyidagi tenglama bo'yicha ifodalash mumkin:



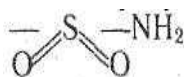
Ammoniy sulfamatni eritmadagi natriy nitritning ortiqchasini parchalash uchun qo'shiladi.

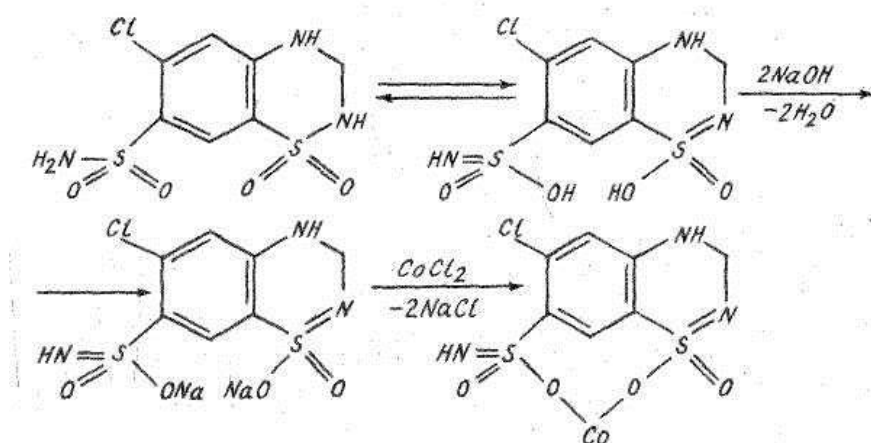


Furosemidning chinligi spektrofotometrik usul bo'yicha ham aniqlanadi. Uni 0,01 mol/l natriy gidroksidagi 0,008% li eritmasining 300 dan 390 nm to'lqin uzunlik sohasidagi maksimum nur yutishi 365 nm to'lqin uzunligida bo'ladi.

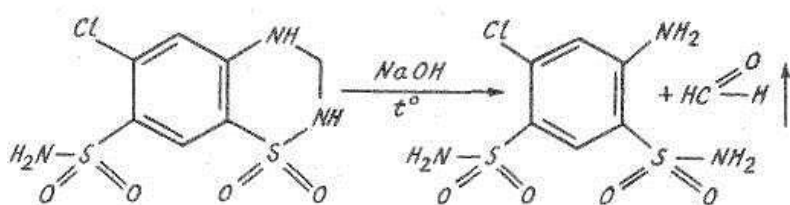
Oksodolin kontsentrlangan sulfat kislota ta'sirida sariq rangga bo'yaladi. Preparatning rangga kirishi, uning molekulasidagi izoindol halqasida o'zgarish vujudga kelishi hisobiga, deb tushuniladi.

Dixlotiazid va siklometiazidning chinligi, ularni og'ir metall tuzlari, jumladan mis va kobalt tuzlari bilan har xil rangga bo'yalgan birikmalar hosil qilishi bo'yicha ham aniqlanadi. Masalan, dixlotiazid kobalt xlorid eritmasi ta'sirida havo rangli, mis (II)-sulfat ta'sirida esa yashil-havo rangli cho'kma hosil qiladi. Siklometiazid kobalt xlorid bilan dixlortiaziddan farqlangan holda, avval och binafsha, biroz turishi bilan och zangori-kulrangga o'tib ketadigan cho'kma hosil qiladi. Siklometiazid mis (II) -sulfat bilan hosil qilgan birikmasi oq cho'kma holda cho'kadi, ushbu reaksiya orqali uni bu yerda ko'rilayotgan boshqa sulfamid preparatlardan farqlanadi. Dixlotiazid va siklometiazidni og'ir metallar bilan tuz hosil qilishi, ulardagi kislota xossaga ega sulfamid guruhi hisobigadir. Reaksiyani amalga oshirishdan avval, preparatni suvda eruvchan natriyli tuziga o'tkaziladi. Dixlotiazid misolida reaksiya quyidagi tenglama bo'yicha ifodalanadi:





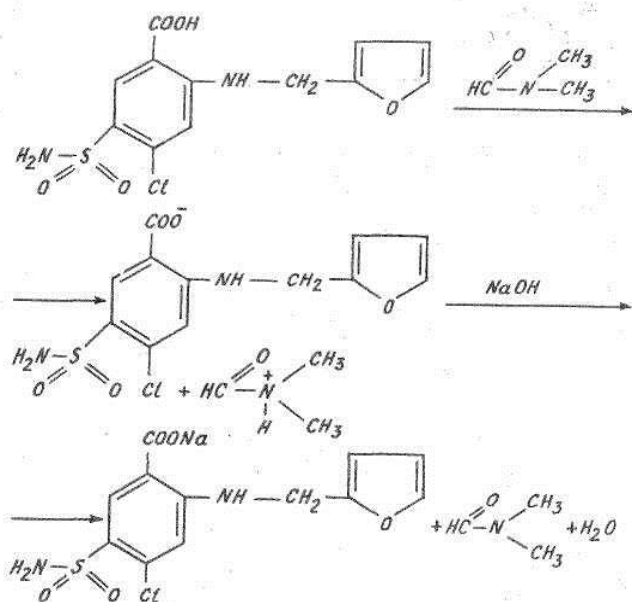
Dixlotiazidni yana azobo'yoq hosil qilish reaksiyasi bo'yicha ham aniqlash mumkin. Buning uchun avval uni natriy gidroksid bilan ma'lum vaqtgacha qaynatib parchalantiriladi.



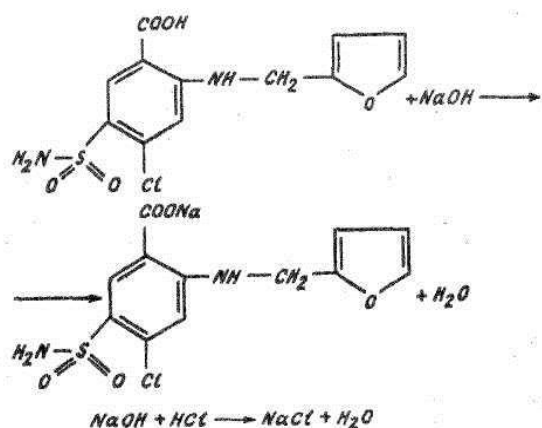
Hosil bo'lgan 3-xlor-disulfamidaniinni xlorid kis-lota ishtirokida natriy nitrit bilan diazotirlab, so'ngra v-naftolning ishqordagi eritmasidan qo'shib, to'q qizil rangli azobo'yoq hosil qilinadi.

Siklometiazidning chinligini aniqlashda ham azobo'yok hosil qilish reaksiyasidan foydalanish mumkin.

Furosemid, oksodolin, dixlotiazid. va siklometiazidning miqdori turli usullar bo'yicha aniqlanadi. Masalan, furosemidning miqdori suvsiz muhitda kislota-asos titrlash usuli bo'yicha aniqlanadi. Bunda ma'lum miqdordagi preparatning dimetilformamiddagi eritmasi bromtimol ko'ki indikator ishtirokida suyuqlik ko'k rangga bo'yalguncha natriy gidroksidning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.

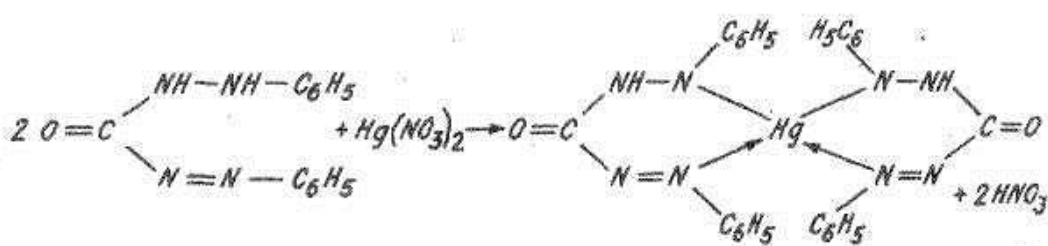


Furosemidning tabletkalardagi miqdori suvli muhitda neytrallash usuli bo'yicha aniqlanadi. Bunda preparatning ma'lum miqdoriga aniq va ortiq hajmda natriy gidroksidning 0,1 mol/l eritmasidan qo'shib, so'ngra uning reaksiyaga kirmay qolgan ortiqchasini xlorid kislotaning 0,1 mol/l eritmasi bilan fenol qizil indikator ishtirokida suyuqlik sariq rangga o'tguncha titrlanadi.

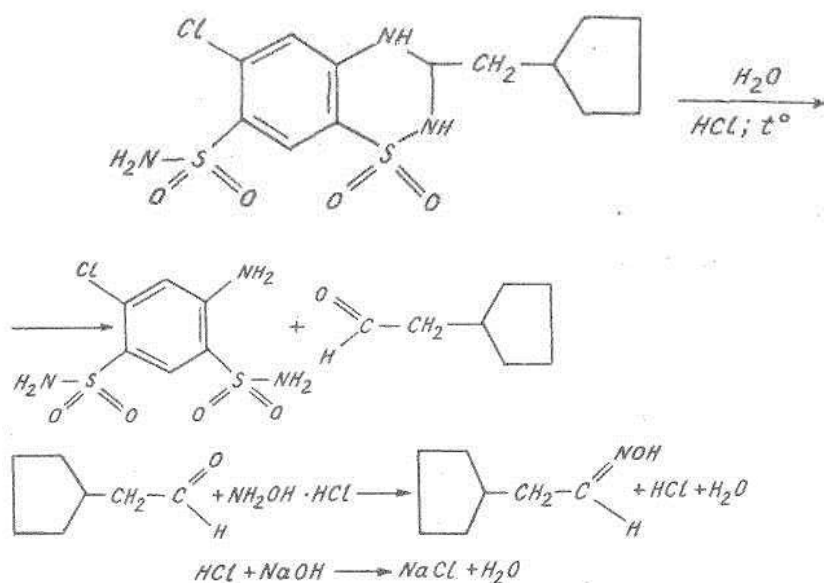


Furosemidning miqdorini yana undagi azot asosida Keldal usuli bo'yicha ham aniqlanadi.

Oksodolin miqdorini undagi organik birikkan xlor asosida merkurimetrik usul bo'yicha aniqlanadi. Buning uchun, yuqorida aytib o'tilganidek, ma'lum miqdordagi preparatni vodorod peroksid solingan maxsus kolbada kislorod atmosferasida kuydiriladi, so'ngra suyuqlikda hosil bo'lgan xlor ionini nitrat kislota va difenilkarbazon indikator ishtirokida suyuqlik och binafsha rangga o'tguncha si-mob (II)-nitratning 0,02 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



Farmakopeya maqolasi talabiga ko'ra siklometiezidni uning tarkibidagi azot asosida Keldal usuli yordamida aniqlanadi. Preparatni tabletkalarda 271 nm to'lqin uzunligida spektrofotometrik usulda optik zichligini o'lchab ham aniqlanadi. Siklometiazidning miqdorini yana quyidagi kimyoviy tenglama bo'yicha potentsiometrik titrlash usuli bilan aniqlanadi. Ma'lum miqdordagi preparatning spirtidagi eritmasiga ekvivalent xajmda 0,1 mol/l xlorid kislota va gidroksilamin gidroxlorid solingan kolbani qaytarma sovutgichga ulangan holda qaynatib gidrolizlantiriladi. So'ngra gidrolizga olingan xlorid kislota va reaksiya natijasida ajralib chiqqan qo'shimcha xlorid kislota umumiy miqdori titrlanadi.¹¹



Furosemid, oksodolin, dixlotiazid va siklometiazid asosan diuretik hamda gipotenziv ta'sirga ega bo'lib, ular o'zaro ta'sir kuchi va muddati bilan farqlanadi. Masalan, siklometiazid dixlotiazidga nisbatan taxminan 100 marta faol ta'sir ko'rsatadi, shuning uchun ham uni 100 marotaba kam doza beriladi. Oksodolin o'zining birmuncha uzoq muddat diuretik ta'sir ko'rsatishi bilan farqlanadi. Furo-semidni diuretik va antigipertenziv modda sifatida 0,04 g dan ichiriladi yoki 1 % li eritmasidan 0,02 g miqdorida mushak orasiga yoki venaga yuboriladi. Furosemid tabletkada holida 0,04 g dan yoki 2 ml dan 1 % li eritmasi ampulalarda chiqariladi.

Oksodolinni diuretik modda sifatida hamda gipertoniya kasalligini davolashda 0,025 g dan 0,1 g gacha ichiriladi. Uni 0,05 g dan tabletkalarda chiqariladi.

10. ¹¹ A.N.Yunushodjaev, Q.A.Ubaydullaev va b. Farmatsevtik kimyo. Toshkent, «Extremum press», 2011

Dixlotiazidni diuretik hamda gipertoniya qarsi modda sifatida 0,025—0,05 g dan ichiriladi. Uni tabletkalarda 0,025 va 0,1 g dan chiqariladi.

Siklometiazidning qo'llanishi dixlortiazidnikiga o'xshash bo'lib, uni 0,0005 g dan ichish uchun beriladi. Preparat 0,0005 g dan tabletkalarda chiqariladi.

Bu erda ko'rilayotgan preparatlarning barchasi. O'zi mahkam berkitilgan idishlarda «B» ro'yxati bo'yicha saqlanadi. Oksodolin va siklometiazidni salqin va qorong'i joylarda saqlash talab qilinadi.

Nazorat savollari

1. Xlorbenzolsulfamid hosilalaridan furosemid tahlili?
2. Xlorbenzolsulfamid hosilalaridan oksodolin tahlili?
3. Benzotiadiazin hosilalaridan dixlortiazid tahlili?
4. Siklometiazid dori moddasi tahlili?

Foydalangan adabiyotlar

1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 “Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalari” Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O'zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushego issledovatelya - ximika”, Leningrad, „Ximiya”, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennye sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.
8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

17-mavzu: Steroid qator birikmalarining tibbiyotda qo'laniladigan hosilalari. Gormonlar .

Reja:

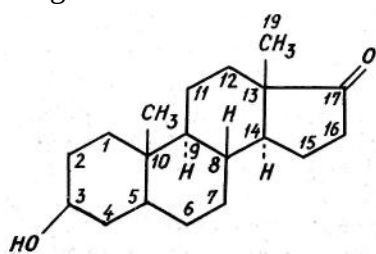
1. Androgen gormonlar
2. Kortikosteroidlar
3. Estrogenlar
4. Tayanch iboralar: Androgen gormonlar, kortikosteroidlar, estrogenlar, testosteron, anabolic steroidlar

ANDROGEN GORMONLAR

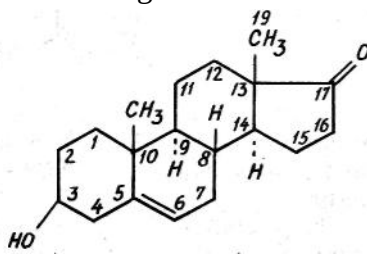
(Erkak jinsiy gormonlari va ularning sintetik analoglari)

1931 yilda Butennandt va CHerning tomonidan birinchi marta erkaklar siydigidan ketma-ket ajratib olingan ikki xil kristall modda, bichilgan erkak xayvonlarda ikkinchi jinsiy belgilar paydo kilganligi aniklandi.

Birinchi ajratib olingan modda jinsiy gormon sifati-da birmuncha kuchli biologik ta'sirga ega, keton xarakterda-gi steroid tuzilishli androsteron bulsa, keyingi siydikdan ajratib olingan modda unga nisbatan bir kancha kuchsiz biologik ta'sir kursatuvchi degidroandrosterondir.

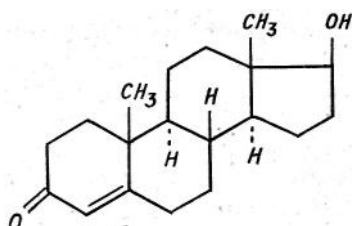


Androsteron



Degidroandrosteron

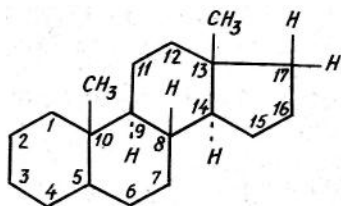
Degidroandrosteron kimyoviy tuzilishi jixatidan and-rosterondan S_5 , S_6 xolatdagi uglerod atomlari uzaro kushbog boglaganligi bilan farkanadi. Ular orasidagi kurinishidan juda xam kichik bir uzgarish bulishiga karamay, moddalarning farmakologik ta'sir kuchi turlicha buladi. Bu xol yana bir bor organik dori moddalarining kimyoviy tuzilishi bilan farmakologii ta'siri urtasidagi, munosabat kanchalik jiddiy va muxim ekanligini kursatadi. 1935 yilda golland olimi Lake uz shogirdlari bilan birgalikda buka urugdonidan androsteronga nisbatan, yanada birmuncha kuchli biologik ta'sirli, yangi testosteron gormonini ajratib oladi.



testosteron

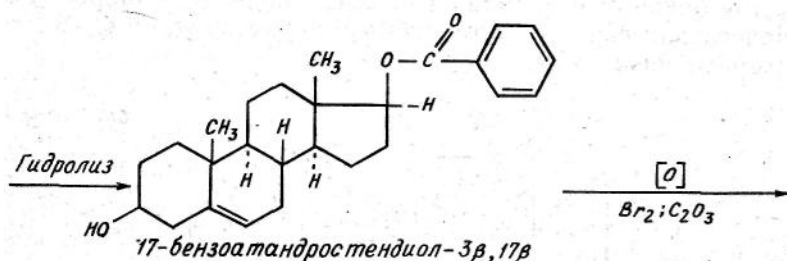
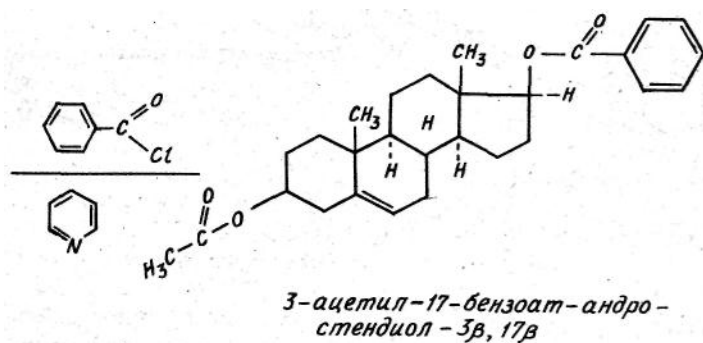
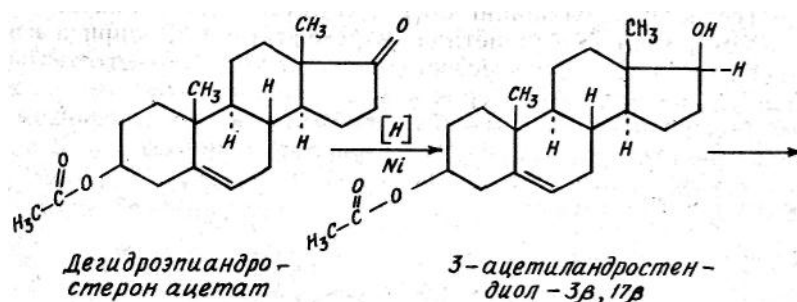
Xozirgi vaktida testosteron testikulaning birlamchi gormoni bulib, androsteron va degidroandrosteron esa uning organizmda turli ta'sirlar natijasida uzgarishga uchragan xosilasi, deb xisoblanadi.

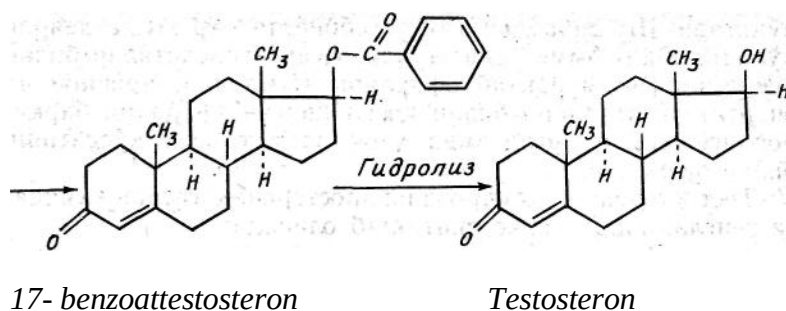
Kimyoviy tuzilishi jixatidan erkak jinsiy gormonlari xosilasi xisoblanadi.



Testosteron fizikaviy xossasi jixatidan ok, mayda kristall kukun bulib, suvda erimaydi, 95 % li spirt, efir va xloroformlarda eriydi. U 166—170° \aroratda suyukla-nadi.

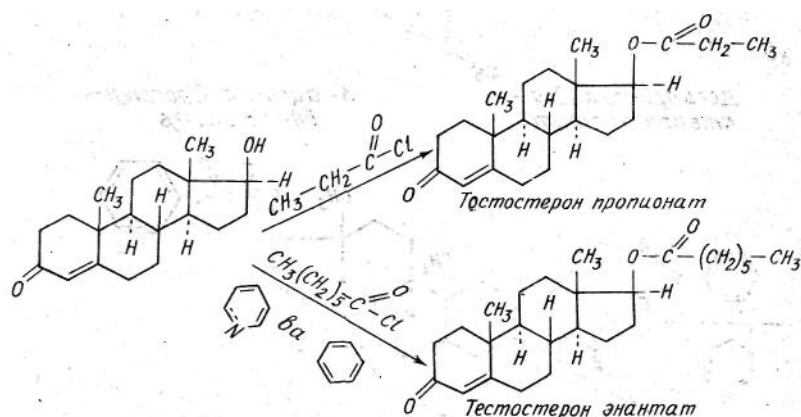
Testosteronni, degidroepiandrosteronatsetatdan kuyidagi tenglamalar buyicha sintezlab olinadi:



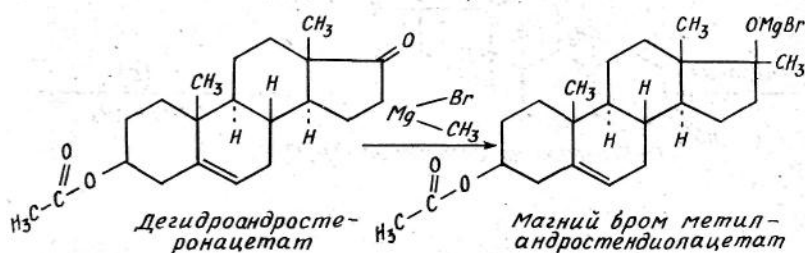


Testosteron olishning boshqa usullari xam mavjud. Xozir tibbiyot amaliyotida androgen gormon ta'siriga ega preparat sifatida testosteron propionat, testosteron va metilestosteron keng kullanadi.

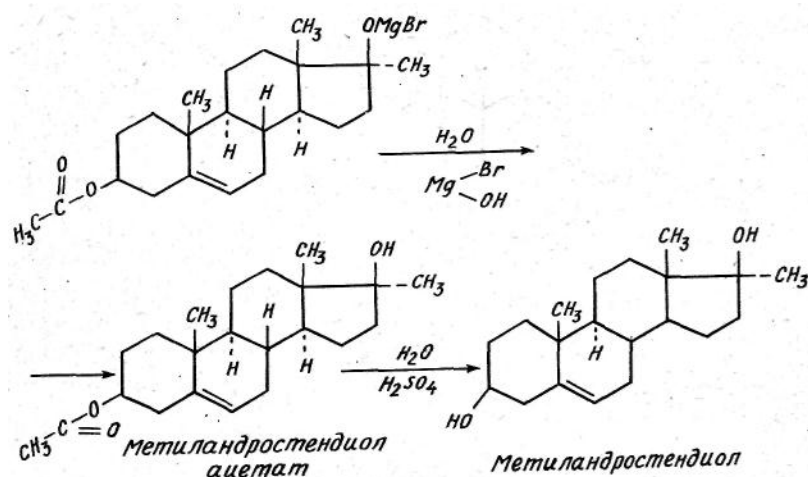
Testosteronga propion yoki enantat kislota xlorangid-*bi* ridlari ta'sir ettirib uning efirlari olinadi:



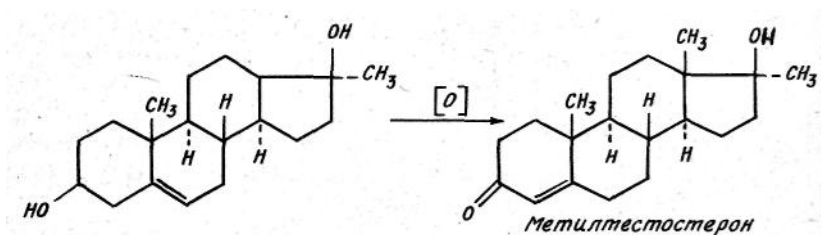
Metilestosteron, testosteron gormonining yarim sintez usuli bilan olingan analogi bulib, uni degidroandrosteron-atsetatdan yoki degidroepiandrosteron atsetatdan kuyidagi Sxema buyicha sintez kilib olinadi.



Ushbu yul bilan olingan magniy brommetilandrosterone diacetate ni efirli eritmasidan suv ta'sirida gidrolizlab, metilandrosterone diacetate ga utkaziladi. Sungra uni sulfat kislota yordamida kayta gidrolizlab, metilandrosterone diol olinadi.



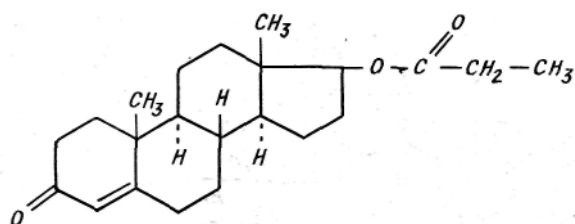
Reaksiyaning navbatdagi boskichida metilandrosteni-olni Oppenauer usuli buyicha oksidlab, metiltesteronga utkaziladi.



TESTOSTERON PROPIONAT

Testosteroni propionas

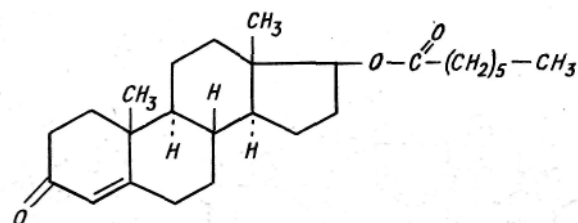
Androsten-4-ol-17 r-on-3-propionat



Testosteron propionat ok kristall kukun bulib, suvda erimaydi, 95 % li spirt va efirda oson eriydi, usimlik moylarida kam eriydi. 118—123°S xaroratda suyuklanadi. Uning solishtirma buruvchanligi (1 % li spirtidagi eritma-sida)+87° dan +90° gacha.

TESTOSTERON ENANTAT Testosteroni oenanthas

Androsten-4-ol-17 r-on-3-enantat

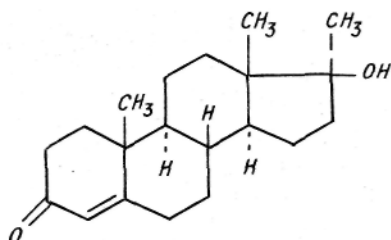


Testosteron enantat uziga xos kuchsiz xidli, ok yoki biroz sargimtirrok, mayda kristall tuzilishli massa bulib, suvda deyarli erimaydi. 95 % li spirt va efirda juda engil eriydi, usimlik moylarida kiyin eriydi. 34—39°S xaro-ratda suyuklanadi. Uning solishtirma buruvchanligi +77° dan +88° gachadir (1 % li dioksandagi eritmasi). Solishtirma optik zichligi (0,001 % li 95 % li spirtidagi eritmasida)—E{^, 241 nm gulkiy uzunligida 405 dan 430 gacha buladi.

METILTESTOSTERON

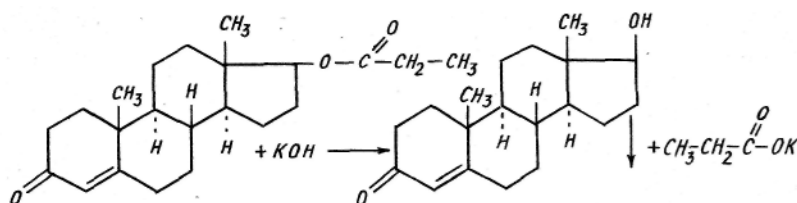
Methyltestosteronum

17a-metilandrosten-4-a'-1-17r-on-3

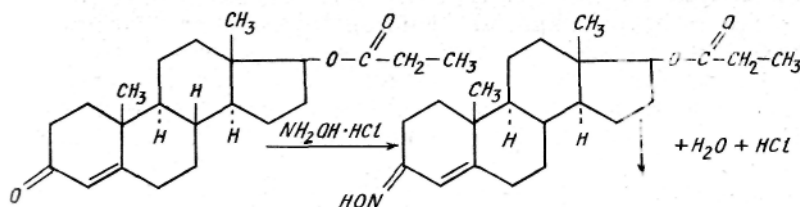


Metiltestosteron ok kristall kukun, suvda erimaydi, spirtida engil eriydi, atsetonda eriydi, efirda kiyin eriydi, usimlik moylarida esa kam eriydi. 162—168°S xaroratda suyuklanadi. Uning solishtirma buruvchanligi +82° dan +85° gachadir (1 % spirtidagi eritmasida).

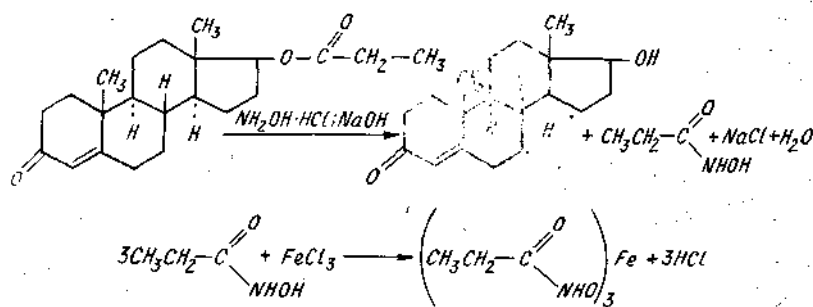
Testosteron propionatning chinligini aniklash, uni kaliy gidroksidni spirtidagi eritmasi bilan suv xammomida kizdirish yordamida gidrolizlab va sof xolda ajralib chikkan testosteronni kislotali muxitda yigib olib, suyuklanish xaroratini tekshirishga asoslangan. U 150— 156°S da suyuklanishi kerak.



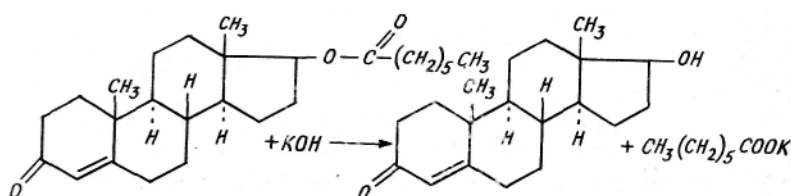
Testosteron propionatning chinligini yana uning molekula tuzilishidagi S₃ xolatda mavjud ketogurux asosida oksim xosilasini olish va keyinchalik uning suyuklanish xaroratini tekshirish orkali xam aniklanadi. Uni prepa-ratga, natriy atsetatning spirtidagi eritmasi va gidroksila-min gidroxlodir kushib, suv x,ammomida kaynatish yuli bilan olinadi. Testosteron propionatning oksim xosilasi 166—171°S da suyuklanib ketishi lozim.



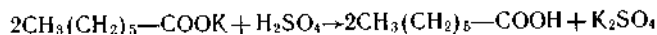
Metiltestosteronning chinligi xam shu usulga kura aniklanadi. Uning oksim xosilasi 2T0—216° xaroratda suyuklanib ketishi kerak. Testosteron propionatning chinli-gini yana undagi murakkab efir guruxi asosida, kizil-kungir rangli temir gidroksamat birikmasini xosil kilish reaksiyasi orkali aniklanadi. Bunda preparatkin; spirtida-gi eritmasiga, gidroksilaminning natomi ^idroksiddagi eritmasidan kushib chaykatiladi. Sushra aralashmaga xlorid kisloti va temir (III)-xlorid .-.ushilganda Kizil-kunRir rangli temir gidroksamat tuzi xosil buladi.



Testosteron enantatning chinligini .niklashda xam, testosteron propionatga kulanilgan reaksiyalardan foyda-laniladi. Masalan, testosteron enantatni kaliy gidrok-sidning spirtdagi eritmasi bilan suv xammomida kaina -tish yordamida gidrolizlab, sungra eritmani suv bilan suyultirish orkali, sof testosteronni chukma xolida chuktn-rib olinadi. SHu yul bilan olingan sof testosteron xam 150—156° xaroratda suyuklanib ketishi kerak.

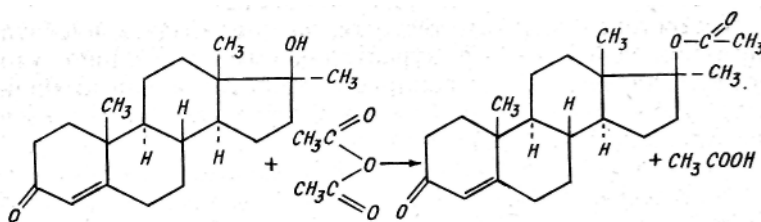


Testosteron ajratib olingan suyuklikka, kislotali muxitgacha sulfat kislota eritmasi kushiladi va unda xosil bulgan enantat kislotalni efir bilan ekstraksiya qilinadi. Keyinchalik ekstraktndan efirni tula buglanti-rilgach, unda enantat kislotalning uziga xos xidi seziladi.



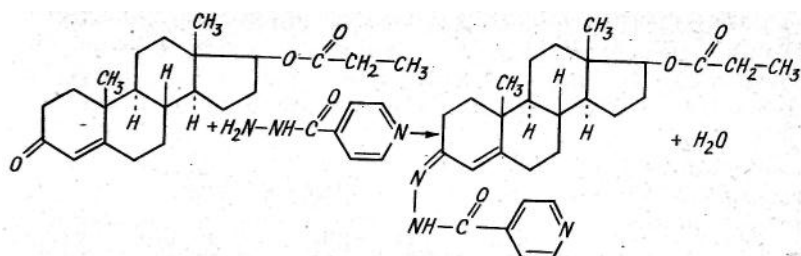
Testosteron enantat xam barcha steroidlarga uxshash konsentirlangan sulfat kislota ta'sirida rangga kiradi. U kislotalda eritishning dastlabki boskichida rangsiz yoki biroz sargimtir rangga buyalgan buladi. Keyinchalik unga biroz suv kuyib chaykatilganda, u yashil rang berib tovlanuvchi sarik rangga utadi. Aralashmaga xloroform kushib chaykatilsa, aralashmaning pastki katlami kuchsiz yashil rangga buyaladi.

Metiltestosteronning Ci₇ xolatdagi gidroksil guruxini piridin ishtirokida sirka angidridi bilan kaynatish yordamida atsetillab va natijada xosil bulgan atsetil efirining suyuklanish xarorati tekshirib kuriladi. U 173—176°S xaroratda suyuklanib ketishi bilan ifoda-lanadi.



Metiltestosteronning chinligi konsentrlangan sulfat kislota ta'sirida rangga buyalishidan xam bilinadi. Unga konsentirlangan sulfat kislota kushib eritilganda och sarik rangga buyaladi. Keyinchalik unga suv kushib chaykatilsa, yashil ranglanib tovlanuvchi tuk sarik rangga utadi. Bu erda kurilayotgan preparatlarning mikdori DF kursatmasi asosida spektrofotometriya usuli buyicha anik-/lanadi. Ularning 0,001 % spirtdagi eritmaları 241 nm tulkin uzunligida optik zichligini ulchab aniklanadi.

Davlat farmakopeyasi testosteron propionatni 1 % va 5 % moyli eritmalaridagi mikdorini, uning izoniazid bilan xosil kiladigan sarik rangli izonikotinoilgidrozon birikmasi asosida, fotoelektrokolorimetriya usulida anik-lashni tavsiya kiladi.



Metiltestosteronning mikdori, oksim xosilasi yoki atsetil efiriga utkazilgan xolda tortma usuli buyicha xam aniklash mumkin. Testosteronning propionat va enantat efirlari xamda metiltestosteron erkaklarda jinsiy organ ishining etishmovchiligi va ularning funksional buzilishi-da, klimakteritda va shu bilan bogliq bulgan kon tomir buzilishida, prostata bezi gipertrofiyasida, ayollarda esa xayz kurishga yaqin bachadondan kon ketganida va boshka kasalliklarda kullanadi./Testosteron propionatning 1 % va 5 % li moydagi eritmasi 1 ml dan mushak orasiga yoki teri ostiga yuboriladi. Uning 1 % va 5 % li shaftoli moyidagi eritmaları 1 ml ampulalarda chikariladi.

Testosteron enantat, testosteron propionatga nisbatan birmuncha sekin ta'sir kursatadi, ammo u uzining uzok muddatgacha organizmda saklanib turishi (ta'sir kilishi) bilan undan farklanadi. Uni xam yukorida kursatib utilgan kasalliklarga davo kilishda kullanadi.

Metiltestosteron 0,005 g dan tabletkalarda chikariladi.

Testosteron propionat, testosteron enantat va metiltestosteronni ogzi markam yopiladigan idishlarda, kuruk va koronri joylarda, B ruyxati buyicha saklanadi.

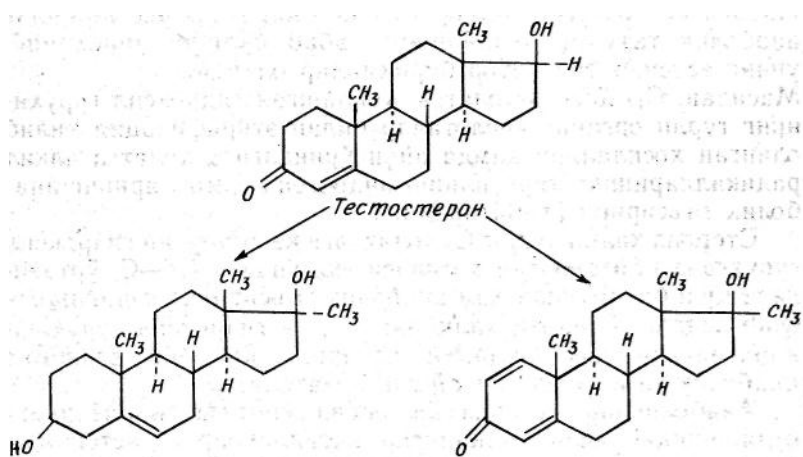
ANABOLIK STEROIDLAR

Erkak jinsiy bezlari ishlab chikaradigan gormonlarda uziga xos androgen ta'sirlardan tashkari, anabolik, ya'ni organizmda tukimlar usishini va oksillar parchalanishini pasaytirish xamda ularning sintezini kuchaytirish xossasi mavjud.

Ularning organizmda oksil sintezi uchun zarur bulgan azot, oltingugurt, fosfor, kaliy kabi elementlarni siydik orkali chikib ketishini kamaytirish va oksil sintezini kuchaytiruvchi xossalari, ilmiy amaliyotda uttizinchi yil-larning urtalarida ma'lum bulib, olimlarning shu soxada olib borgan kup kirrali ilmiy izlanishlari anabolik moddalar tugrisidagi tushunchani boyitdi va bir kator kuchli ta'sirdagi moddalar yaratilishita olib keldi. Keyinchalik organizmda oksil sintezini va shu bilan birga tukimlar usishini kuchaytiruvchi xossaga ega, androgen tuzilishdagi birikmalar anabolik steroidlar deb yuritila boshlandi.

Androgen gormonlardagi uziga xos jinsiy gormon ta'sirini kamaytirib va shu bilan birga anabolik ta'sirini kuchaytirish maksadida, ularning kimyoviy tuzili-shiga turli uzgarishlar kiritish, ya'ni modifikatsiya kilish orkali, birmuncha kuchli anabolik ta'sirga ega steroid birikmalar olindi. Kupchilik steroid xarakterdagi anaboliklarning kimyoviy tuzilishi tabiiy androgen gormon, testosteron va 19-nortesteronnikiga uxshab, ularning modi-fikatsiyalangan xosilalari deb xisoblanadi.

Testosteron xosilasiga kiruvchi anaboliklar



Metilandrosteniol

Metandrostenolon

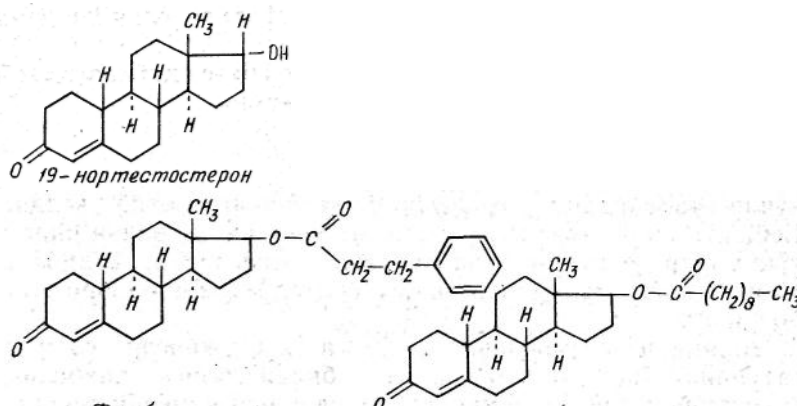
/7<k - metilandrosten-

/7os - metilandrosten-

-5-diol - 3p,17fi

dien- 1,4-On-17R-QH-3

Nortestosteron xosilasiga kiruvchi anaboliklar



Olimlarning yangi, kjori faol anabolik steroid moddalarini yaratish borasidagi izlanishlari tufayli ularning kimyoviy tuzilishi bilan farmakologik ta'siri urtasidagi munosabatlarni urganishda ma'lum natijalarga erishildi. Kupchilik xollarda androgen gormonlar tuzili-shidagi S17 xolatiga biror uzgarish kiritilishi, ularning anabolik ta'siri kuchayishiga sabab bulishi aniklanib, uning asosida bir kator birikmalar olindi. Masalan, S₁₇ dagi r-xolatga joylashgan gidroksil guruxi-ning turli organik kislotalar bilan etirifikatsiya kilib olingan xosilalari xamda ayni urindagi a-xolatga alkil radikallarining kiritilishi androgen gormonlarning anabolik ta'sirini kuchaytiradi.

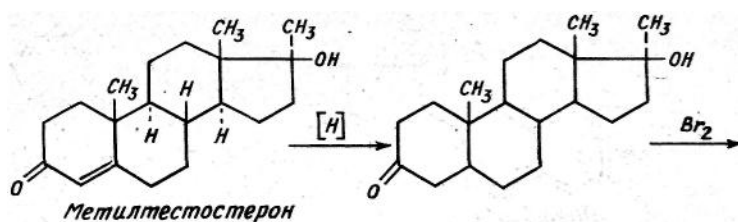
Steroid xalkasining S₃ xolatdagi ketoguruxni gidroksil guruxgacha kaytarilgan xosilasi yoki undagi Ci—S2 urtasidagi kush bog bulishi xam anabolik ta'sirining kuchayishiga olib keladi. Steroid xalkadagi S₄ ga gidroksil guruxini kiritilganda xam, androgen ta'sirining kamayib ketishi va anabolik ta'sirining kuchayishi kuzatiladi.

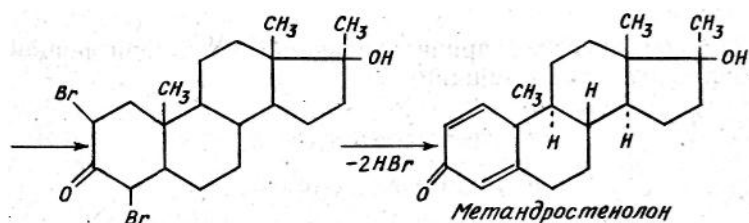
Anaboliklar organizmda oksil sintezi jarayonining buzilishidan kelib chikadigan kasalliklarda, asteniyada, turli ogir jaroxatlarda, kuyganda, buy usmay kolganda, koronar etishmovchilikda, buyrak funksiyasining buzilishida va boshka xastaliklarda ishlatiladi.

Xozir anabolik steroidlardan metilandrosteniol, metandrostenolon, fenobolin va retabolillar tibbiyotda keng kullanadi.

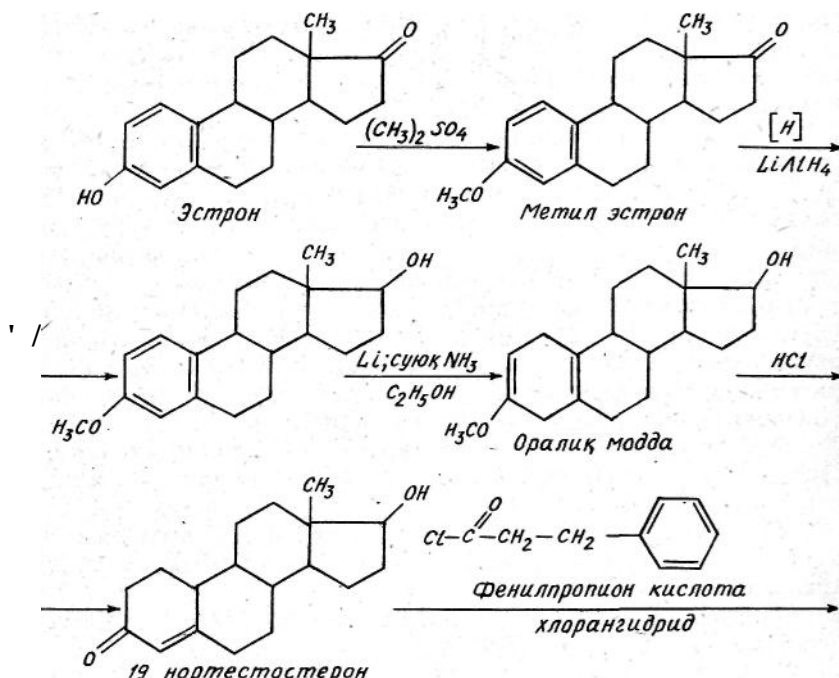
Metilandrosteniol, metiltestosteronni sintez kilish-da oralik modda sifatida olinadi (metiltestosteronning . sinteziga karalsin).

Metandrostenolon ni esa kuyidagi sxema buyicha metiltes-tosterondan olish mum

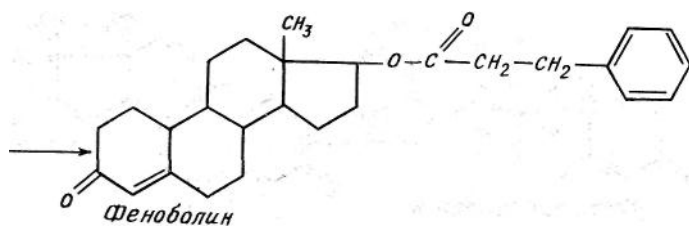




Fenobolin ayollar jinsiy gormoni estrondan quyidagi kimyoviy tenglamalar buyicha olinadi.



8



Anabolik preparatlarning bir-birlarlikiga uxshashdir. ;

fizikaviy

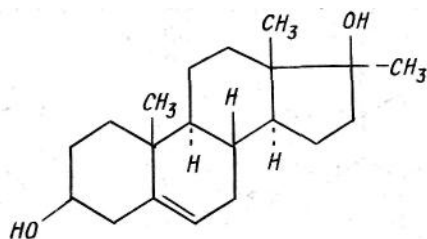
xossalari

deyarli

METILANDROSTENDIOL

Methylandrosterdiolum

17a-metilandrosten 5-diol — Zr, 17r



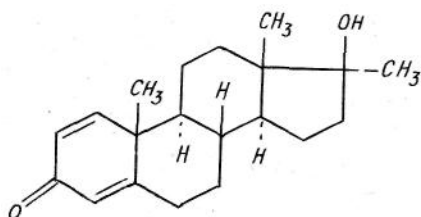
S20N32O2

M.m. 304, 47

Metilandrostandiol xidsiz, ok kristall kukun, suvda urimaydi, 95 % li spirtida eriydi, xloroformda kiyin eriydi, efirda erimaydi. 199—306°S xaroratda suyuklana-di. Uning solishtirma buruvchanligi (1 % li 95 % li spirtidagi eritmasida) — 70° dan — 77° teng.

METANDROSTENOLON Methandrostenolonum

17a-metilandrostandien-1,4-ol-17 (Z-on-3



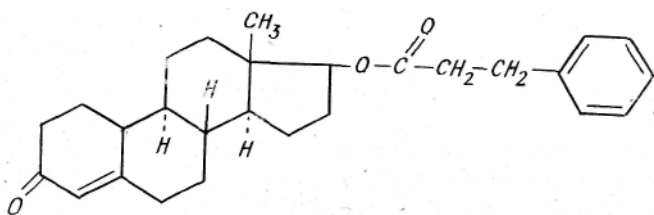
SaoNavOg

M.m. 300,44

Metandrostenolon ok yoki biroz krem rangli, kristall kukun bulib, suvda juda kam eriydi, 95 % li spirtida va xloroformda engil eriydi, efirda esa kam eriydi. 162—170°S xaroratda suyuklanadi. Uning solishtirma buruvchanligi (1 % li xloroformdagi eritmasida) 0° dan +5° gacha.

FENOBOLIN Phenobolinum

17[3-oksi-19-nor-4-androsten-3-on-17r-fenilpropionat

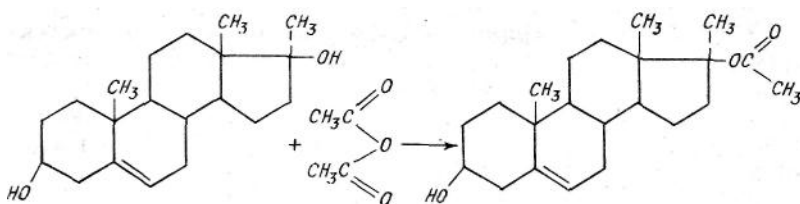


S27N35O3

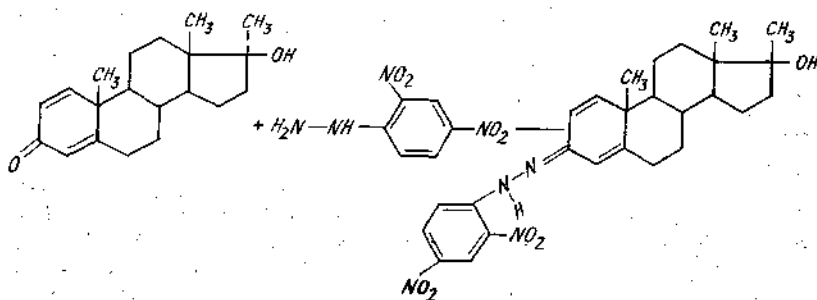
M.m. 406,5

Fenobolin uziga-xos xidli, ok kristall modda, suvda erimaydi. Xloroform va atsetonda engil eriydi, 95% li spirtida kiyin eriydi, 95—99°S xaroratda suyuklanadi. Uning solishtirma buruvchanligi (2 % li xloroformdagi eritmasi) 52° dan 4-58° gachadir.

Metilandrostandiolning chinligini isbotlashda, ma'lum sharoitda uning monoatsetat efirini olib, sungra suyukla-nish xaroratp tekshiriladi. U 174—180°S xaroratda suyuklanib ketnsh'i kerak.



Metandrostenolonni chinligini 2,4-dinitrofenilgidrozin ta'sirida kizil rangli fenilgidrazon x,osilasini atish reaksiyasi buyicha aniklash mumkin.



Metilandrosteniol va metandrostenolonlarni boshka steroid gormonlarga uxshash, konsentrlangan sulfat kislota ta'sirida rangli birikmalar xosil qilishi buyicha dam chinligi aniklanadi. Masalan, metilandrosteniolning konsentrlangan sulfat kislota eritmasi yashil rang berib tovlanuvchi tuk sarik rangga buyaladi. Keyin unga 1,5 ml dan ikki marta suv kuyib chaykatganda, fakat tuk sarik rangga buyalgan buladi.

Metandrostenolonning konsentrlangan sulfat kislota eritmasi tuk sarik-kizil rangga buyaladi.

Farmakopeya makolasida fenobolinning chinligini IK, spektroskopiya usulida aniklash keltirilgan. Preparatni yana xromatografiya usuli xamda uning S₃ xolatdagi keto gurux asosida, oksim yoki fenilgidrazon xosil qilish reaksiyalari buyicha aniklash mumkin.

Davlat farmakopeyasi metilandrosteniol mikdorini tabletkalardan uni ekstraksiya kilib olgan vldda, tortma usulida aniklashni tavsiya kiladi. Metandrostenolonni esa tabletkalardan ekstraksiya yuli bilan ajratib olib, sungra uni konsentrlangan sulfat kislota bilan xosil kilgan rangli birikma asosida, fotoelektrokolorimetriya usuli buyicha aniklash kursatilgan.

Ushbu preparatlarning sof xoldagi namunalarini spek-trofotometriya usulida, 241—245 nm tulkin uzunlik soxasida aniklash mumkin.

Fenobolinning 0,001 % li spirtdagi eritmasi 240 nm tulkin uzunligida spektrofotometriya usuli buyicha optik zichligini ulchab aniklanadi.

YUkorida aytib utilganidek, metilandrosteniol va metandrostenolonlar kimyoviy tuzilishi jixatdan androgen gormonlarga, jumladan metiltestosteronga yaqin bulsa-da, ammo ularda androgen ta'siri nisbatan suet bulib, anabolik ta'sir esa kuchli ifodaLangan. Bu preparatlar asosan organizmda oksil almashinuvi va uning xosil bulish jarayoni buzilishyda ishlatiladi.

Ayniksa, ular ogir jaroxatlanishda, koronar etishmov-chilikda, miokard infarkti va boshka ba'zi kasalliklardan sung, organizmda oksil almashinuvini kuchaytirish maksadi-da ishlatiladi.

Anabolik steroidlarni yana kamkuvvatlikda, ozginlikda, kishining buyi usishi juda sekinlashganda ishlatiladi. Metilandrosteniol 0,01 va 0,025 g dan, metandrostenolonni esa 0,001 va 0,005 g dan tabletkalarda chikariladi.

Fenobolin uzining organizmga nisbatan kam toksikligi (zaxarliligi) va uzok muddat ta'sir etishi bilan metilandrosteniol va metandrostenolonlardan farkanadi. Bu preparat xam boshka anaboliklarga uxshash organizmda oksil almashinish faoliyati buzilganda buyuriladi. Uni 1 % va 2,5 % li shaftoli moyidagi eritmasi 1 ml dan ampula-larda chikariladi.

Preparat 0,025—0,05 g mikdorda 7—10 kunda bir marta, mushak orasiga yuboriladi.

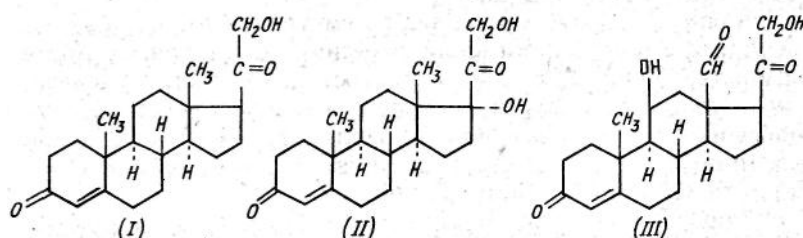
Anabolik preparatlar B ruyxati buyicha yoruglik tushmaydigan joylarda saklanadi.

KORTIKOSTEROIDLAR

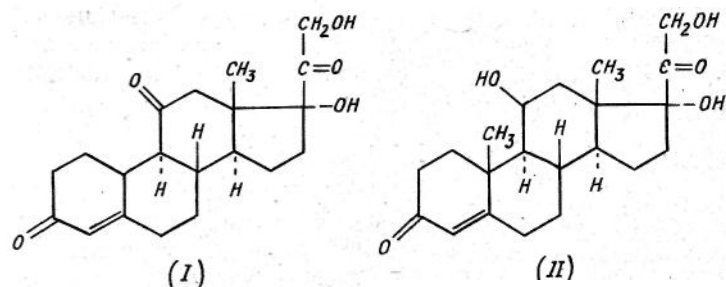
(Buyrak usti bez pustlogi gormonlari)

X,ayvon va odam buyrak usti bezi pustlogi organizmning normal xayot faoliyati uchun zarur steroid tuzilishdagi 40 ga yaqin turli gormon modda ishlab chikaradi. Ular kortikosteroidlar deb ataladi. Kortikosteroidlar organizmda modda-lar almashinuvi jarayoniga ta'sir kilgan xolda ikki guruxga bulinadi.

Birinchi gurux gormonlar organizmda asosan suv va tuz almashinuvga ta'sir kursatadi va ular mineralokortikoste-roidlar deb ataladi, bu gurux gormonlar uglevod va oksil almashinuvga kuchsiz ta'sir etadi. Ulardan eng muximlari 11-dezoksikortikosteron (I) 11-dezoksi-17-oksikortekoste-ron (II) va steroid yadrosidagi S₁₃ da metil guruxi urniga aldegid gurux saklagan, aldoeteron (III) gormonlari xisoblanadi.

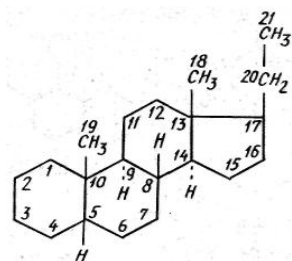


Ikkinchi gurux, gormonlarning eng muxim va dori sifatida ahamiyatlilari kortizon (I) va gidrokortizon (II) bulib, ular organizmda asosan uglevod va oksid almashinuviga xar tomonlama faol ta'sir kursatadi. Bu gurux gormonlar glyukortikosteroidlar deb ataladi.



Glyukokortikosteroidlar jigarda glikon tuplanishiga, kondagi kand mikdori kupayishiga imkon beradi. Ular organizmda oksil parchalanishini va siydik orkali azot chikishini kuchaytiradi.

Buyrak usti bezi pustlogida xosil buladigan deyarli barcha steroid gormonlar kimyoviy jixatdan pregnan unumi bulib, ular kortikosteroidlar deb xam yuritiladi.



Pregnan

YUkorida keltirilgann formulalardan kurinib turibdi-ki, bu ikkala guruxni tashkil kiluvchi kortikosteroidlar kimyoviy tuzilishi jixatidan bir-birlaridan kam fark kiladi. Ularning barchasi S₃ xolatda keton guruxi, S₄ va S₅ Xolatda kushbog, Syu va Ci₃ vaziyatda angulyar metil guruxlari, S₇ xola,tda esa kortikosteroidlarning faolli-

giga asosiy ta'sir etadigan oksiatsetil ^xSN₂ON saklaganligi bilan bir-biriga uxshash.

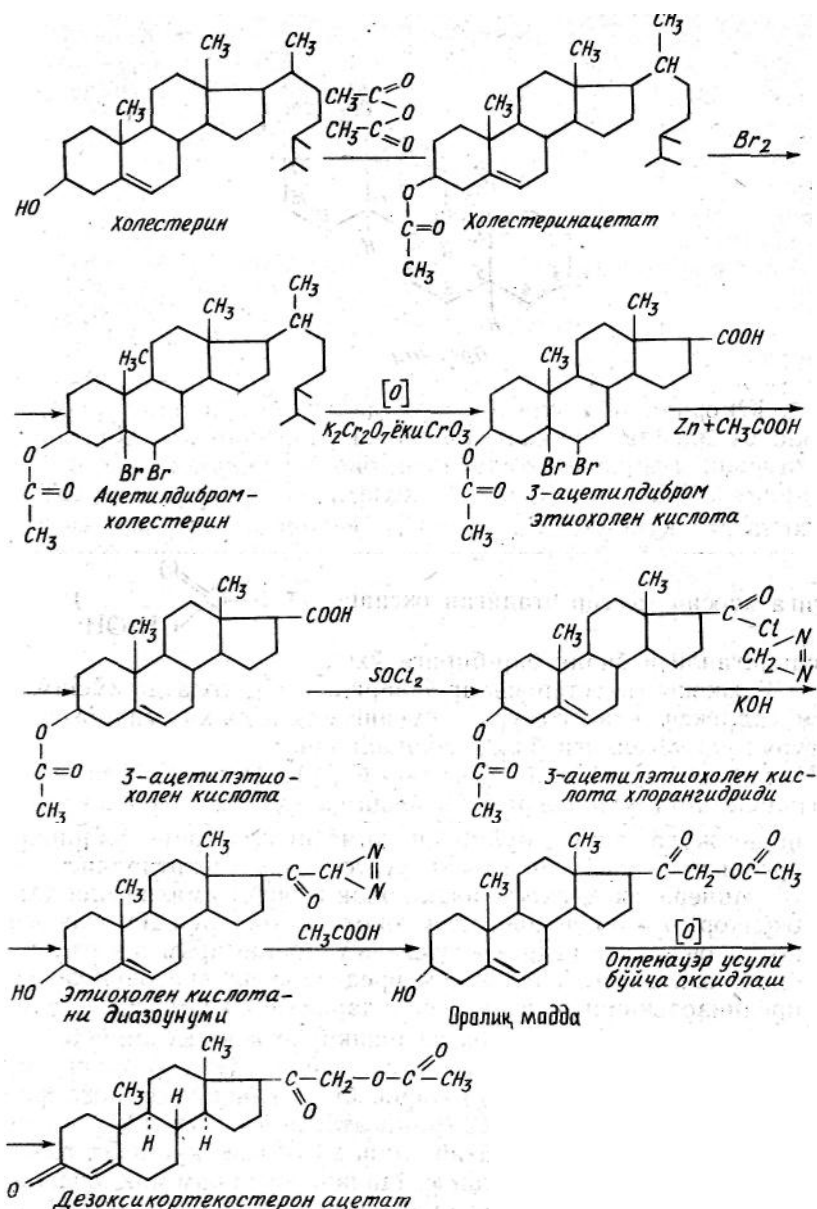
Glyukokortikosteroidlar uzlaridagi S₅ xolatda kushim- -ch'a gidroksil yoki ketogurux, shuningdek S₇ da xam gidroksil gurux saklaganligi bilan farkanadi. Masalan, kortizonda kushimcha S₅ da keto, Ci₇ da esa gidroksil guruxi, gidrokortizonda ushbu ikkala urinda xam gidroksil guruxi buladi. SHunday kilib mineralokortiko-steroidlar bilan glikokortikosteroidlar urtasidagi de-yarli juda katta bulmagan kimyoviy uzgarish ularning organizmga nisbatan ta'sir xususiyatini uzgartiradi.

Mineralokortikosteroidlardan tibbiyot amaliyotida dez-oksikortikosteron atsetat, glyukokortikosteroidlardan esa kortizon atsetat, gidrokortizon va ularning yarim sintez usul bilan olingan xosilalaridan prednizon, prednizalon xamda prednizolonning ftorli xosilalaridan deksametazon, flu-metazon pivalat (lokakorten), flyuotsinolon atsetonid (sinalar), triamsinolon va boimular keng kullanadi.

Kortikosteroidlar koramol buyrak usti bezidan ekstraktsiya kilib olinadi. Birok bu yul bilan gormonlarni olish iktisodiy jixatdan kimmatligi va bezdan xar kaysi gormonni aloxida ajratib olish

murakkab, kup vakt talab kilishi xamda olinadigan moddaning juda Kam mikdordali-gi birmuncha nokulaylik yaratadi.

Xozirda kortikosteroidlar kerakli mikdorda turli

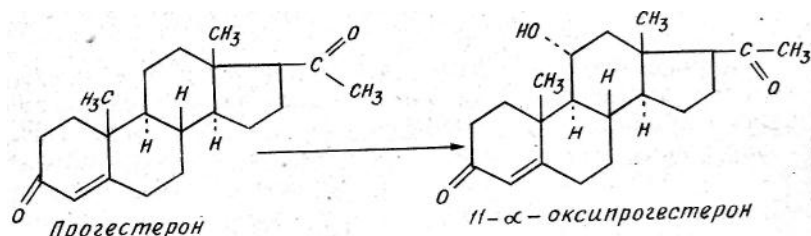


steroid tuzilishga ega tabiiy moddalardan, yarim sintez usulida olinadi. Masalan, dezoksikortikosteron atsetatni xolesterindan kuyidagi sxema buyicha sintez kilib olinadi:

Kortizon atsetat bir necha usullar bilan sintezlab olinadi. Ulardan — *Solanum aviculare* (ituzum) usimligi-ning er ustki qismidan ajratib olingan glyukoalkoloid solasodindan sintez kilib olish katta ahamiyatga ega. Bu sox,ada olimlardan N. N. Suvorov, L. V. Sokolova, Z. L. Yarovskoyeva va V. S. Murashevlarining xizmati katta. Ularning tavsiya kilgan usuli buyicha solasodindan kortizon atsetatni olish jarayoni birmuncha murakkab (18 boskichdan iborat) bulib, uni kiskartirilgan x,olda kuyidagi uch shartli boskichga bulish mumkin.

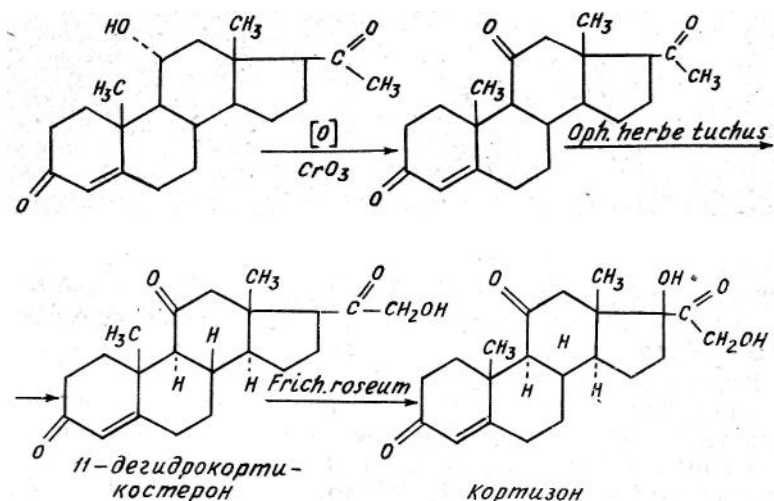
Sintezning birinchi boskichi — solasodindan progesteron olishdan iborat (progesteron preparatiga karalsin).

Sintezning ikkinchi boskichi progesteronni maxsus yara-tilgan sharoitda *Rhizopus nigricans* mikroorganizmlari yordamida mikrobiologik oksidlanishga uchratib, 11- a oksipro-gesteronga utkazishdir.

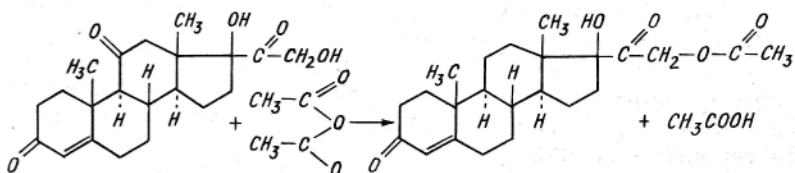


Sintezning oxirgi boskichida 11- α okriprogesteronni | avval xrom angidridi ta'sirida oksidlab, 11-keto-proge-steron oralik moddasi olinadi. Keyin esa uni ma'lum sharoitda ketma-ket mikrobiologik usul yordamida oksidlab kortizon olinadi.

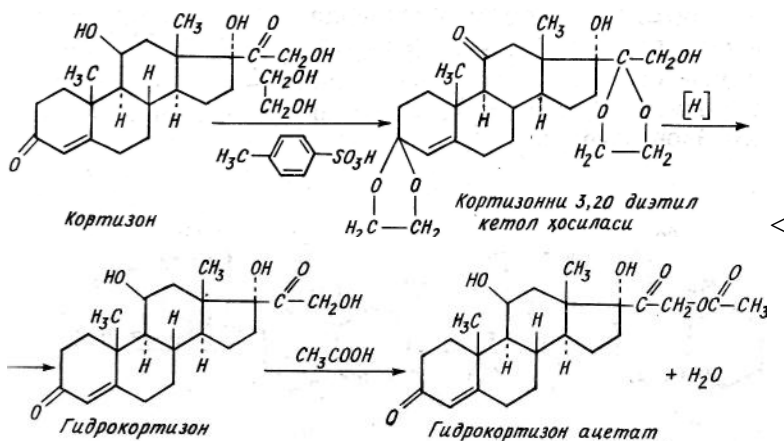
I ,



Kortizonni keyinchalik sirka angidridi bilan atse-Th.ri.ia6, kortizon atsetat olinadi.

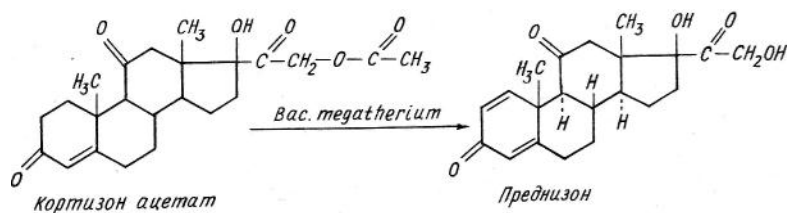


Gidro kortizon kortizondan kimyoviy tuzilishidagi Ss xolatida karbonil guruvd urniga gidroksil gurux, sakdagani bilan farqlanadi. Gidro kortizon x,am tabiiy gormon bulib, xozirgi vaktda uni etarli mikdorda yarim sintez yuli bilan olinadi. Masalan, kortizondan quyidagi kimyoviy tenglamalar buyicha olish mumkin.

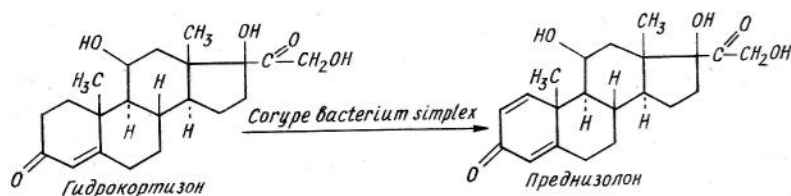


Prednizon, kortizondan prednizolon esa gidrokortizondan Ci va S₂ x,olatdagi uglerod atomlarining kush 6OF orkali birikkanligi bilan farqlanadi.

X,ozirda prednizonni kortizon atsetatdan, prednizolonne esa gidrokortizondan ma'lum sharoitda mikrobiologik usulda turli bakteriyalar yordamida degidirlab olinadi. Masalan, *Mycobacterium* va *Bacillus megatherium* bakteriya-lari yordamida kortizon atsetatdan prednizon olinadi. Bunda bir vaktning uzida kortizon atsetat xam degidirla-nadi va dezatsetillanib ketadi.



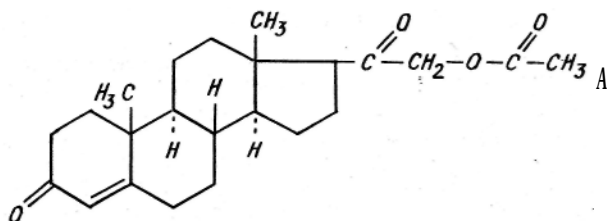
SHuningdek, gidrokortizonni xam maxsus yaratilgan sharoitda *Carype bacterium simplex* bakteriyalari, yordamida, mikrobiologik usul buyicha degidirlab olinadi.



DEZOKSIKORTIKOSTERON ATSETAT

Desoxycorticosteroni acetat

Pregnen-4-ol-21 -dion-3,20-atsetat



S23N32O4

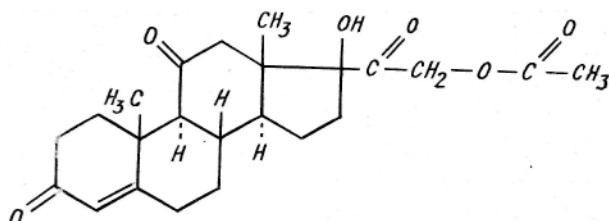
M.m. 372, 51

Preparat xidsiz, ok yoki biroz ok-sarik kristall kukun bulib, suvda erimaydi, 95 % li spirtida kiyin eriydi, efir va xeroformda engil eriydi, atsetonda esa eriydi. U optik faol modda bulib, 1 % li xloroformdagi eritmasing.;g solishtirma buruvchanligi $+176^\circ$ dan $+184^\circ$ gachadir.

KORTIZON ATSETAT

Cortisoni acetat

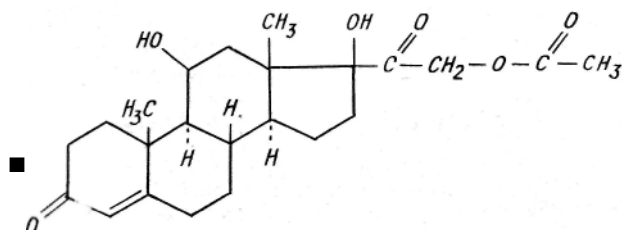
Pregn {-4-diol-17a, 21-trion-Z, 11, 20, 21-atsetat



Kortizon atsetat ok yoki sargimtir ok, kristall kukun, suvda erimaydi, 95 % li spirtida juda kam eriydi, atsetonda kiyin eriydi, xloroformda esa engil eriydi, 238—243°S xaroratda parchalanish bilan suyuklanadi. Uning 0,5 % li atsetondagi eritmasining solishtirma buruvchanligi + 178° dan +194 gachadir.

GIDROKORTIZON ATSETAT Hydrocortisoni acetat

Pregnen-4-triol-11 β -17 α -21-dion-Z, 20, 21-atsetat.

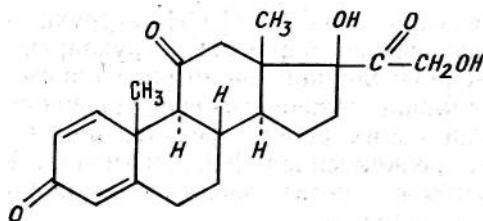


Gidrokortizon atsetat xidsiz ok yoki biroz sargimtirrok ok kristall kukun bulib, suvda erimaydi, 95 % li spirtida juda kam eriydi, dioksam va xloroformda kam eriydi, 21;7—221 °S. xaroratda suyuklanadi. Uning 1 % li dioksandagi eritmasining solishtirma buruvchanlgi +157° dan + 167° gacha.

PREDNIZON

Prednisonum

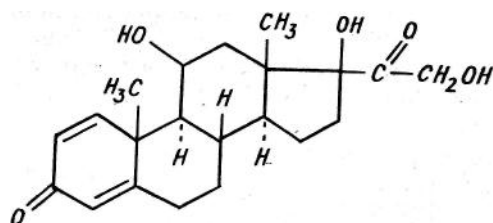
Pregnadien-1,4-diol-17 α -21-trion-Z, 11, 20



Prednizon xidsiz, ok kristall kukun bulib, suvda erimaydi. Metanol, va 95 % li etil spirti va xloroformda kam eriydi. 223—228°S xaroratda suyuklanib parchalanadi. Uning solishtirma nur buruvchanlgi (0,5 % li dioksandagi eritmasi) +168° dan +176° gacha.

PREDNIZOLON Prednisolonum

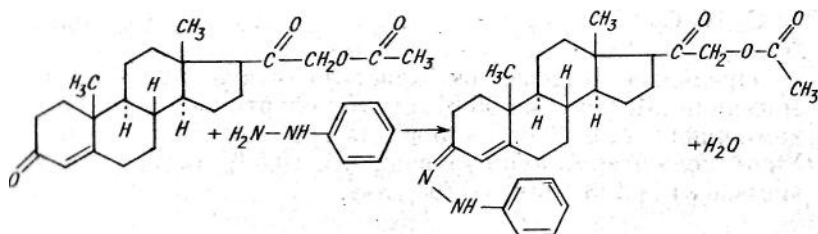
Pregnadien-1,4-triol-11 β -17 α , 21-dion-Z, 20



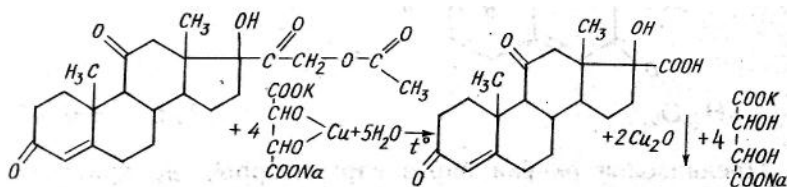
Prednizolon ok yoki biroz sargimtirrok ok, kristall kukun bulib suvda erimaydi, metil va 95 % li etil spirtida eriydi, atseton va dioksanda kiyin eriydi, xloroformda esa kam eriydi. 227—230°S xaroratda suyuklanib parchalanadi. Uning solishtirma buruvchanlgi (1 % li dioksandagi eritmasi) +96° dan +104° gacha.

Dezoksikortikosteronatsetat, kortizonatsetat, gidrokortizon atsetat, prednizon va prednizolonning kimyoviy tuzilishi bir-birlariga juda yaqin bulganligi sababli, ular chinligini aniklashda barchasiga xos umumiy reaksiya-lardan foydalaniladi. Bunda kullanadigan reaksiyalar preparatlar molekulasidagi Sz xolatdagi ketoguruxd,

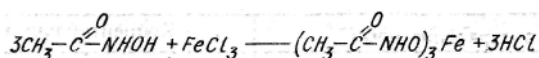
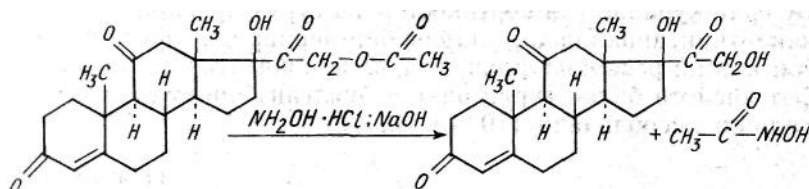
S₁₇-dagi a-ketol (— S[^]— SN₂ON) guruxi va u bilan murakkab efirsimon birikkan guruxlarga asoslangan. Masalan, preparatlarning- chinligini S₃ dagi ketoguruxlar isosida aniklashda, ularning fenilgidrazin sulfat bilan kizdirilganda sarik rangli fenilgidrazon birikmasini xosil kilish reaksiyasidan foydalaniladi.' Reaksiya dez-oksikortikosteron atsetat misolida kuyidagi tenglama , buyicha ifodalanadi.



Dezoksikortikosteron atsetat, kortizon atsetat, gidro-kortizonatsetat, prednizon va prednizolonning S[^]xolatdagi a-ketol guruxining kaytaruvchi xossasi xisobiga, ular Feling reaktividan ikki valentli misni, kizil tuk sarik rangli mis (I)-oksid x,olida chukmaga utkazadi. Bu reaksiya-dan xam ular chinligini aniklashda foydalaniladi. Bunda preparatning metanoldagi eritmasiga Feling reaktivini kushib kaynatiladi. Reaksiyaning kimyoviy tenglamasini kortizon atsetat misolida kuyidagicha ifodalash mumkin.

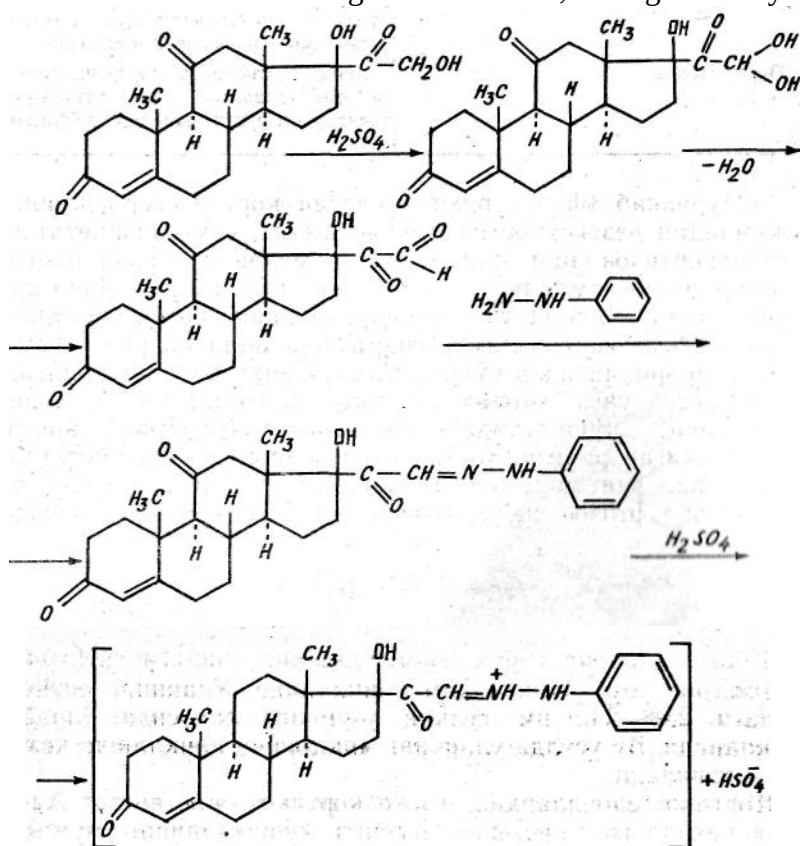


Bu erda kurilayotgan kortikosteroid gurux preparatlarning chinligini aniklashda, ularni bsr-birlaridan farklaydi-gan asosiy reaksiyalardan, ularning konsentirlangan sulfat kislota bilan turli rangga buyalgan birikmalar x,osil kilishi xisoblanadi. Murakkab efir gurux,i saklagan kortikosteroidlarni, jumladan dezoksikortikosteron atsetat, kortizonatsetat va gidrokortizon atsetatlar chinligi, ularning kizil rangli temir gidrbksamat tuzi x,osil kilish reaksiyasi buyicha x,am anikdanadi. Buning uchun preparatlarning metil spirtidagi eritmasiga gidroksilamin gidroxloridning natriy gidrok-siddagi eritmasidan kushib, ma'lum vaktgacha chaykatilgan-dan sung, unga. xlorid kislota va temir (III)-xlorid eritmasi kushilganda — dezoksikortikosteron atsetat kizil-jigar rangli, kortizon va gidrokortizon atsetatlar esa kizil rangli temir atsetokamat tuzini x,osil kiladi. Reaksiya kortizon atsetat misolida kuyidagicha ifodalanadi.



Kortikosteroid gurux, preparatlar chinligini yukorida kurib utilgan farmakopeya usullariDan' tashkari, boshka reaksiyalar yordamida x,am aniklash mumkin. Masalan, SH. Gyoreg uzining monografiyasida fenilgidrazinni S₁₇ xolatida gidroksil gurux saklagan glyukosteroidlar bilan kuchli kislotali muxitda, sarik rangli birikma xosil kilish reaksiyasini keltirgan. Uni kortizon misolida kuyidagicha tushuntirish mumkin. Reaksiyaning brshlangich boskichiDa, preparat oksidlanish-kaytarilish reaksiyasiga uchrab,

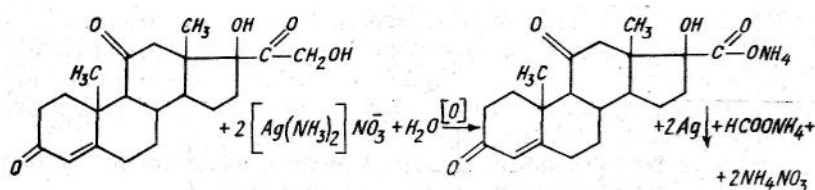
undagi a-ketol gurux,i ketaldegid gurux,iga utadi-. Sungra u fenilgidrazin bilan kondensiyalanib, kuchli kislotali muxstda sarik rangli enol shaklida, fe-nilgidrozoni kationiga utadi.



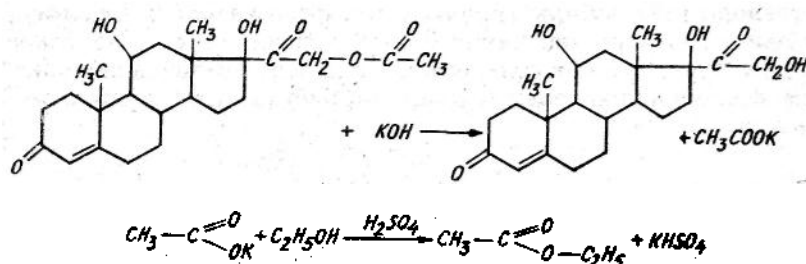
Kortizoni fenilgidrozoni sulfat tuzi (capuq; rang li modda)

Reaksiyadan kurinib turibdiki, kortizondagi — ketol guruxining ketaldegid guruxiga utishida, unda S⁴dagi ON guruxi muxim urin tutadi. SHuning uchun xam Ci7 xolatda gidroksil gurux saklamagan kortikosteroidlar, jumladan dezoksikortikosteronatsetatni ayni sharoitda gidrazon birikmasi xosil kilmaydi.

Kortikosteroidlardagi a-ketol guruxining kaytaruvchi xossasidan foydalangan xolda ularning chinligini kumush kuzgu xosil kilish reaksiyasi buyicha xam aniklash mumkin. Bu reaksiyani kortizon misolida kuyidagi kimyoviy tenglama buyicha ifodalash mumkin:



Dezoksikortikosteron atsetat, kortizon atsetat, gidrokortizon atsetatlarni Ci7 xolatidagi a-ketol guruxiga efirsimon birikkan sirka kislota koldigini, ularni kaliy gidroksidning spirtidagi eritmasi bilan kaynatish yordami-da gidrolizlab, sungra unga konsentirlangan sulfat kislota ta'sirida uziga xos xidli etilatsetat efiri xosil bulishiga karab aniklanadi.



Kortikosteroid gurux gormonlarning chinligi spektro-fotometrik usul buyicha xam aniklanadi. Ularning optik zichligi 238—242 nm tulkin uzunligi . soxasida ulchab aniklanadi. Bu usulda ularning mikdorini aniklashda xam foydalaniladi.

Kortikosteroidlardan dizon kasalligi, kuchsizlanishi ishlatiladi. Uning ampulalarda haftasiga 3 marta, marta yuboriladi. dezoksikortikosteron miasteniya, va boshka moydagi Mushak esa 0,01 atsetat mushaklarning ba'zi eritmasi 1 ml dan 0,005 g dan kuniga bir Ad-umumiy xastaliklarda

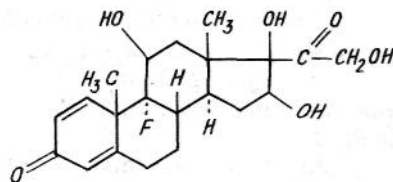
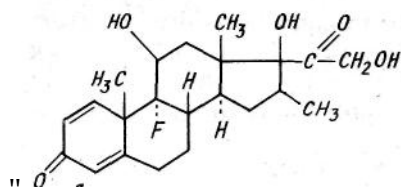
Kortizonatsetat revmatizm, bronxial astma, leykemiya, yukumli nospetsifik poliartrit, ekzema, turli allergik kasalliklar, ba'zi yalliglanishlar, Addison va boshka xastaliklarni davolashda ishlatiladi, Uni tabletkalarda 0,025 g dan chikariladi. Preparatni avval sutkasiga 0,1—0,2 g dan, keyinchalik esa dozasisekin-asta 0,025 g gacha tushiriladi. Gidrokortizonatsetatning ta'siri xam kortizon atsetatnikiga uxshab ketadi. Uni kupincha sirtidan G % li surtma dori x,olida teri yalliglanishi va allergiyasini davolashda, 0,5 % li surtma dorisi esa kuz kasalliklarida ishlatiladi.

Prednizon va prednizalon farmakologik ta'sirjixati-dan kortizon atsetatga uxshash bulib, undan taxminan 3-5 baravar faol ta'sir kursatadi. Ularni sutkada 0,1 g mikdorida (0,015 g dan) ichiriladi.

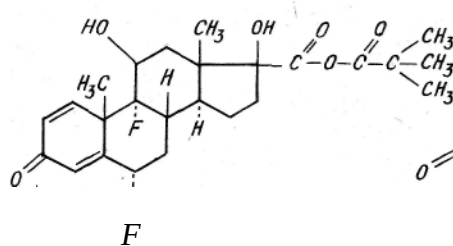
Kuz va teri kasalliklarini davolash uchun prednizolon 0,5 % li surtma dori shaklida chikariladi.

Bu erda kurilayotgan kortikosteroid gurux preparatlar B ruyxati buyicha, ogzi maxkam yopiladigan idishlarda, korongi joylarda saklanadi.

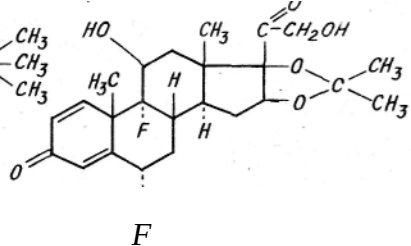
Keyingi yillarda kortikosteroid kator gormonlarni yarim sintetik yul bilan galogenli xosilalarini olish va ularning farmakologik ta'sirini urganish natijasida olimlar yukori ta'sirga ega mono va diftorli xosilalarini kashf etdilar. Xozirda prednizolonning Sd xolatdagi uglerod atomiga biriktirilgan monoflor x,osilasi deksame-tazon, triamsinolon xamda 6 va 9 xolatlardagi uglerodga biriktirilgan diflorli xosilalaridan flumetazon pivalat va flyuotsinolon atsetonidlar tibbiyotda keng kullanilmokda.



deksametazon triamsinopon



flumetazon pivalat



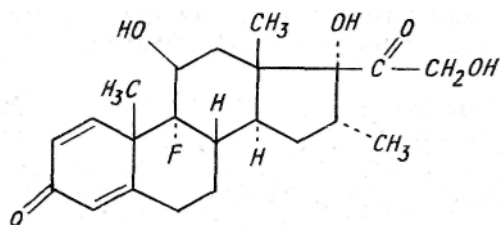
Flyuotsinolon atsetonid

Ular gidrokortizon va boshka glyukokortikosteronlarga nisbatan uzlarining yalliglanishiga karshi va antiallergik ta'sirining birmuncha kuchliligi bilan farkanadi. Masalan, deksametazon prednizondan 7 baravar, kortizondan esa taxminan 35 baravar kuchli ta'sir kursatadi.

DEKSAMETAZON

Dexamethazonum

9-a ftor-11(3, 17a, 21-trioksi-16a-metilpregna-1,4-dien, -3,20-dion.

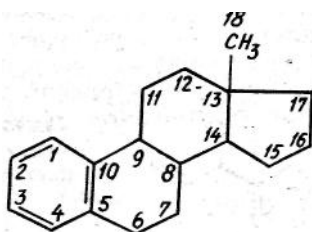


Deksametazon, biroz taxir mazali, xidsiz, ok. yoki sargimtirrok kristal kukun bulib, suvda erimaydi, 42 kiem 95 % li spirtida, 165 kiem xloroformda eriydi, efirda juda engil eriydi. 255°S xaroratda suyuklanib parchalanadi. Uning solishtirma buruvchanligi (1 % li dioksandagi eritmasi)+72° dan +80° gacha.

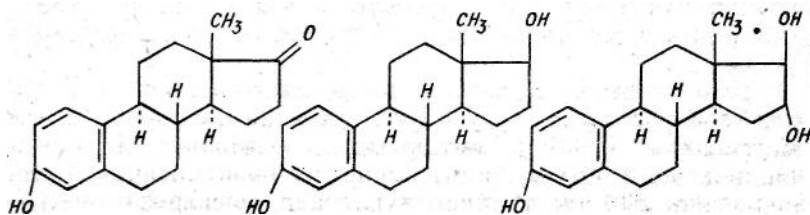
ESTROGENLAR

Estrogenlar, tuxumdon follikulalarida ishlab chikila-digan gormonlar bulib, ular ayol jinsiy organlarining normal rivojlanishini, tuxumdonning kabul kilish faoliya-tini, shuningdek xomilaning xar tomonlama usishini ta'minlaydi.

Estrogen gormonlar kimyoviy tuzilishining asosini estron uglevodorodi tashkil kiladi.



1929 yilda Butenadt birinchi bulib ayollar siydigidan estron (fachlikulin) gormonini ajratib oldi. Keyinchalik 1930 yilda estriol va 1935 yilda esa estradiol gormonlari ajratib olindi.



Estrogen gormonlari butoz s-igir, biya siydigidan birmuncha kup mikdorda (1litrda 10—25 mg) buladi.

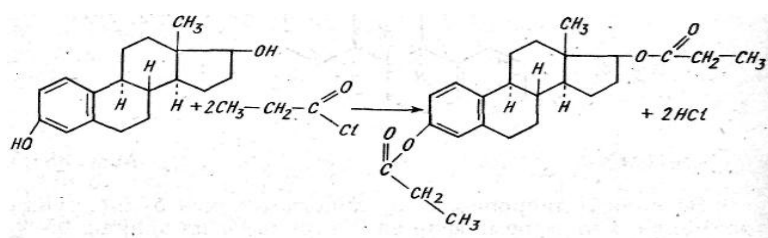
Xozirgi vaktida ularni olishda biya siydigi asosiy tabiiy xom ashyo xisoblanadi. Siydik tarkibida gormonlar asosan efirsimon birikkan xolda buladi. Siydikdan gormonlarni ajratib olish uchun avval uni xlorid kislota yordamida gydrolizlanadi.

Sungra gydrolizatdan erkin xolidagi gormonlarni xloroform yordamida ekstraktsiya kilib olinadi. Ekstrakt-dan xloroformni xaydab, idishdagi gormonlarni natriy . gidroksid eritmasi va efir bilan ishlanadi. Estrogen gormonlarda fenol gidroksili borligi uchun ular suvda . eruvchan fenolyat natriy xolida suv katlamida koladi. Efir katlami ajratib olingandan sung, suvli eritmadan gormonlarni kislotali muxitda ajratib olib, ularni spirtli eritmasidan kayta kristallab olinadi. Xozirgi vaktida ekstraktan gormonlarni- ajratib olishda kolonkali xromatografiya usulidan foydalaniladi.

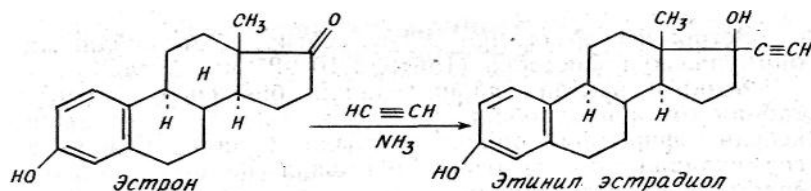
YUkorida nomi keltirilgann tabiiy estrogen gormonlar-dan estradiol birmuncha kuchli, fiziologik faol xisoblanadi. U estronga nisbatan, taxminan ikki baravar kuchli ta'sir kursatadi. Ammo estradiol organizmda uzining fiziologik faolligini tez yukotadi. SHuning uchun xam estradiolning barkarorligini oshirish va uning ta'sir muddatini uzaytirish maksadida, turli murakkab efirlar va yarim sintetik preparatlar xolida chikariladi.

Tibbiyotda estradiolning murakkab efirlaridan estradiol dipropionat va yarim sintetik preparatlaridan etinil estradiol, va mestranol keng kullanadi.

Estradiol dipropionatni, estradiolga propion kislota xlorangidridi ta'sir ettirib olinadi.

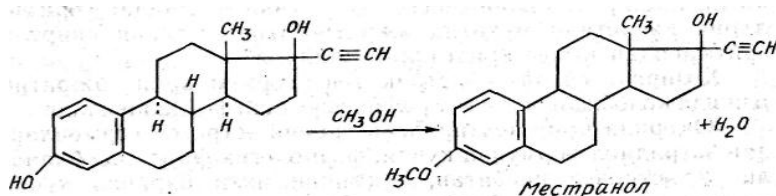


Etinil estradiolni estrondan suyuq, ammiak ishtir okida, atsetinilid kaliy ta'sir ettirib olinadi.



Estronni esa yukorida aytilib utilganidek, biya siydigidan ajratib olinadi.

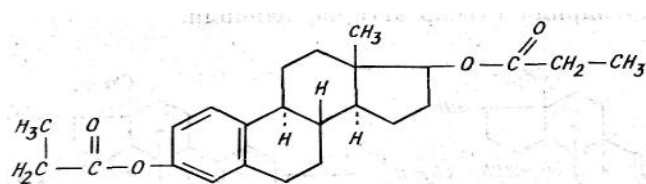
Etinil estradiolning S₃ xolatdagi fenol gidroksili-ni ma'lum sharoitda metillab, uning mstilefiri mestranol prenarati olinadi.



Mestranat xomiladorlikka karshi ishlatiladigan ife-kudin tabletkasi tarkibiga kiradi.

ESTRADIOL DIPROPIONAT Oestradioli dipropionas

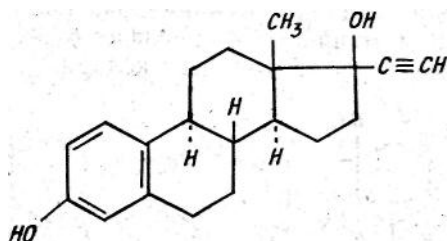
Estratriss- 1,3,5 (YU)-diol-3,17(3-dipropionat



Estradiol dipropionat ok, kristall kukun bulib, suvda erimaydi, xloroform, efir va atsetonda engil eriydi, 95 % li spirtda va usimlik moylarida eriydi. 104—108°S xaroratda suyuqlanadi. Uning solishtirma nur buruvchanligi (1 % dioksandagi eritmasi) +36°dan +40° gacha.

ETINILESTRADIOL Aethinyloestradiolum

17-a-etinilestratrien-1,3,5 (10) -diol-3,17r*

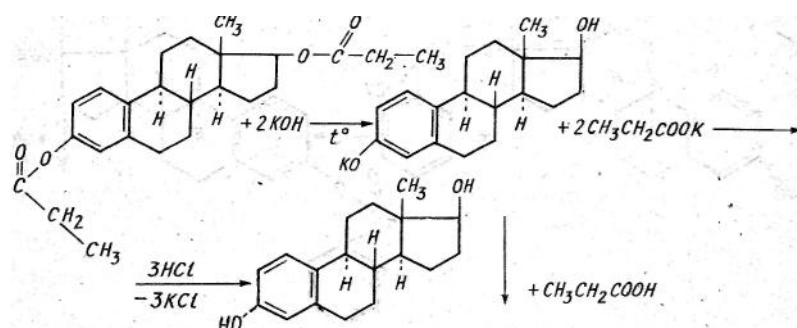


Etinilestradiol xidsiz, ok yoki biroz krem rangli " ok mayda kristall kukun, suvda erimaydi, 95 % li spirt va xloroformda eriydi, atseton, efir va dioksanda engil eriydi, ishkorlda kam eriydi, 181—

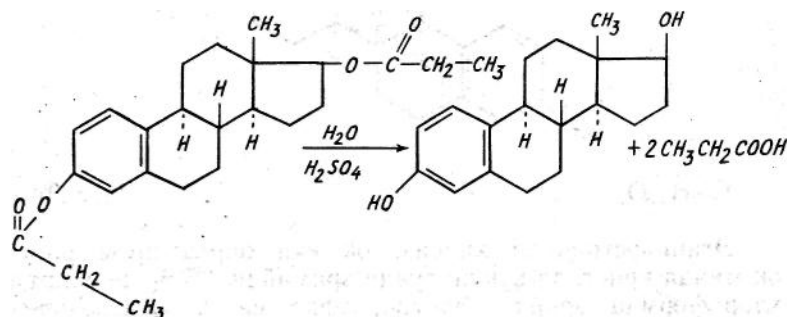
186°S xaroratda suyuklanadi. Uning soldaptirma buruvchanligi (1 % li dioksandagi eritmasi) 0° dan +3° gacha.

Etinilestradiolning 281 nm tulkin uzunligida 0,005 % li spirtidagi eritmasi) kursatkichi E¹_{1sm} 69,5 dan 73 gacha.

/ Estradiol dipropionatning chinligini aniklashda quyidagi reaksiyalardan foydalaniladi. Preparatning ma'lum miqdoriga kaliy gidroksidning spirtidagi eritmasi- ; dan kushib kaynatilganda, u kaliy propionat bilan kaliy estradiolga parchalanadi. Ksyinchalik, sovitilgan suyuk-likka xlorid kislota kushilsa, erkin xolda estradiol chukadi. CHukmani ajratib olib kurtiladi va uning suyuklanish xarorati tekshiriladi. U 173—179°S xaroratda suyuklanadi.

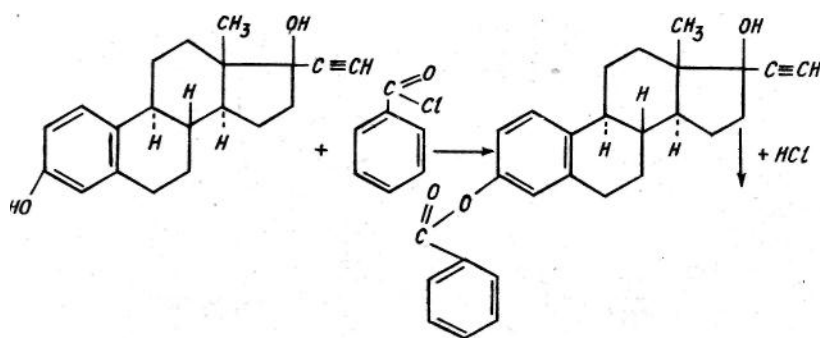


Estradiol dipropionatdagi propion kislota koldigini aniklash uchun uning ma'lum, miqdorda olingan namunasiga, bir necha tomchi suv va konsentrlangan sulfat kislota kushib, suv xammomida kizdirilsa, propion kislota uziga xos xidi seziladi. Keyinchalik, etil spirti kushib kizdirish davom ettirilsa, unda xosil bulgan etilpropion efirining boshka, uziga xos xidi keladi.



Etinilestradiolning chinligi. xam kupchilik steroid birikmalarga uxshash, konsentrlangan sulfat kislota ta'sirida turli rangli birikmalar xosil bulishiga kura aniklanadi. Bu preparat sulfat kislota ta'sirida kizil, tuk sarik rangga buyaladi va kaytarilgan yoruglikda sarik-yashil rangda tovlanadi. Keyinchalik shu eritmadan 1 ml olib, unga bir tomchi temir ammoniy achchik tosh eritmasi va 2 tomchi suv kushilsa, aralashmaning rangi tuk tue oladi va oxirida kizil-kungir chukma chukadi.

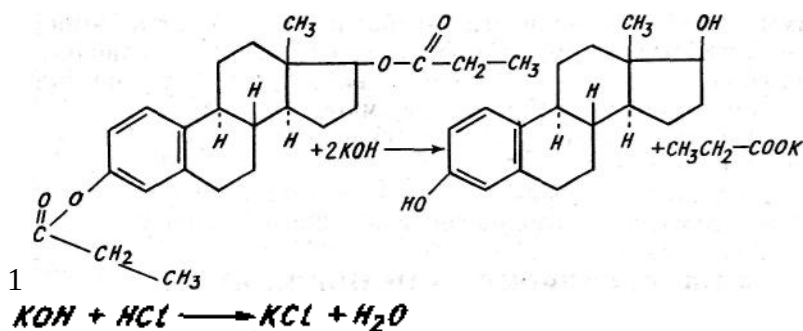
Etinilestradiolni yana ma'lum sharoitda benzoat efiri xoliga utkazib, sungra uning suyuklanish xarorati buyicha xam chinligi aniklanadi.



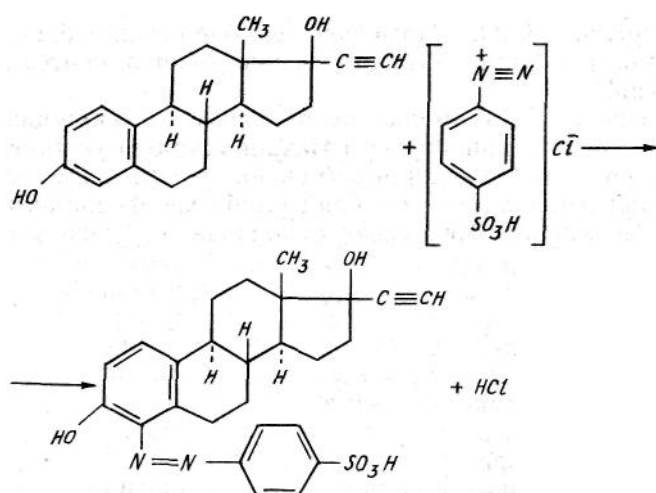
Ushbu reaksiya natijasida olingan etinilestradiol benzoat 200—202°S xaroratda suyuklanadi.

Davlat farmakopeyasi talabiga kura, etinilestradi-olning chinligi, 0,005 % li spirtidagi eritmasining 281 nm tulkin uzunligidagi solishtirma nur yutish kursatkichini ulchash orkali xam aniklanadi.

Estradiol dipropionat mikdorini aniklash, undagi murakkab efir guruxini ishkori eritmasi ta'sirida gidro-lizlab, tarkibiy qismlarga parchalashga asoslangan. Bunda ma'lum mikdordagi preparatga anik xajmda ortikcha kaliy ishkoriining spirtidagi 0,1 mol/l eritmasini kushib, kolbani kaytargich sovutgichga ulagan xolda, suv xammomida preparat tula gidrolizlangunga kadar kaynatiladi. Keyin ishkoriining ortikchasini fenoltalein indikatori ishtirokida xlorid kislotaning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



Davlat farmakopeyasida sof xoldagi etinilestradi-olning mikdorini aniklash keltirilmagan. Ammr uning tabletkadagi mikdorini fotokolorimetrik usulda aniklash tavsiya qilinadi. Bu usulda etinilestradiolni fenol xossalini modda ekanligidan- foydalanib, uni kuyidagi tenglama buyicha azoreaktiv ta'sirida azobuyokkaga utkazib fotokolorimetrdan aniklanadi.



Estradiol dipropionat ayollarda tuxumdon etilma-
 ganda yoki uning faoliyati pasayib ketganda 0,1 % li moydagi
 eritmasi xaftada 2—3 marta mushak orasiga 1 ml
 yuboriladi. Ampulalarda 1 ml dan 0,1 % moyli eritma
 xolida chikariladi.

Etinilestradiol uzining kimyoviy tuzilishi va fiziolo-gik ta'siri jixatidan estradiol dipropionatga uxshash. Ammo uning estradiolga nisbatan Sp xolatga etinil ($-\text{S}^{\wedge}\text{N}$) guruxining borligi preparatning fiziologik faolligi bir kancha oshishiga va ichga kabul kilganda ta'siri yukolib ketmasligiga imkon beradi.

Etinilestradiol 0,01 va 0,05 mg (0,00001 va 0,00005 g) dan tabletka xolida chikariladi.

Estradiol dipropionat va etinilestradiol B ruyxati buyicha yoruglik tushmaydigan joylarda saklanadi.

Nazorat savollari

1. Androgen gormonlar tasniflanishi?
2. Kortikosteroidlar tasniflanishi?
3. Estrogenlar tasniflanishi?

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 "Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalari" Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O'zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushhego issledovatelya - ximika“, Leningrad, „Ximiya“, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennqe sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.
8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

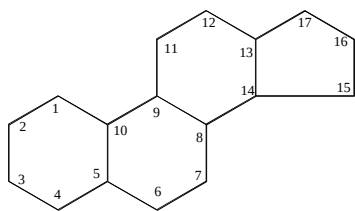
18- Mavzu: Steroid qator birikmalarining tibbiyotda qo'laniladigan hosilalari. Kardenolidlar. Vitamin D gurux dori moddalari

Reja

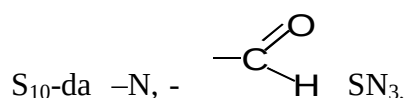
1. Tsiklogeksanoletilengidrin birikmalari.
2. YUrak glikozidlari (kardenolidlar va bufadienolidlar)
3. Gestogenlar (pregnen hosilalari)
4. Androgenlar (androsteron hosilalari)
5. Anaboliklar (testosteron va 19- nortestosteron hosilalari)
6. Kortikosteroidlar (pregnan xosilalari)
7. Estrogenlar (estran hosilalari).

Tayanch iboralar: kardenolidlar, yurak glikozidlari, D gurux vitaminlari, ergokalsiferollar , androgen.

Steroid birikmalar tabiatda keng tarqalgan, molekula tuzilishida tsiklopentan-pergidrofenantren halqasini saqlagan moddalar bo'lib,



ularning ko'pchiligi molekula tuzilishi jihatidan bir-birlariga yaqin bo'lsalarda, fiziologik ta'siri jihatidan juda katta farq qiladi.



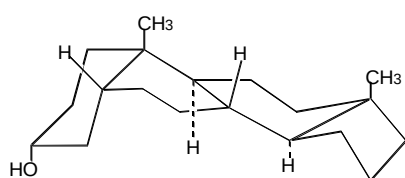
S₁₃ da -N: yoki -SN₃, S₅ da -N yoki -ON;

S₃ da -ON yoki =O; S₁₁da -N: -ON: =O;

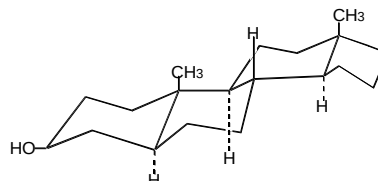
S₁₇-da esa turli o'rinbosarlar, S₁₄- da -N yoki- ON guruhlari bo'lishi mumkin.

Steroid halqada A/V-tsis yoki trans- konfiguratsiyaga, V/S va S/D halqalar esa trans konfiguratsiyaga ega bo'ladi.

Halqalarning konformatsion tuzilishi esa quyidagicha bo'lishi mumkin



A/V-tsis konformatsiya



A/V- trans- konformatsiya

DVSN va St fanida o'rganiladigan steroid tuzilishga ega bo'lgan dori moddalar quyidagicha tasniflanadi.

1. TSiklogeksanoletilengidrin birikmalari.
2. YUrak glikozidlari (kardenolidlar va bufadienolidlar)
3. Gestogenlar (pregnen hosilalari)
4. Androgenlar (androsteron hosilalari) Slayd.
5. Anaboliklar (testosteron va 19- nortestosteron hosilalari)
6. Kortikosteroidlar (pregnan xosilalari)
7. Estrogenlar (estran hosilalari).

TSiklogeksanoletilengidrindan birikmalari.

Eggocalciferolum – ergokaltsiferol - Vit D₂

Nolaecalciferolum - xolekaltsiferol - Vit D₃

Bu moddalar baliq moyi, sariyog', sut, jigar, o'simlik moylarida uchraydi.

Ergosterinni ma'lum to'lqin uzunligidagi UB-nurlari bilan nurlantirib Vit D₂ olinadi (slayd). Vit D₃ esa degidroxolesterinni UB-nurlar bilan nurlantirib olinadi (slayd).

Tasvirlanishi. Ergokaltsiferol va xolekaltsiferol rangsiz, hidsiz, kristall kukun. Suvda erimaydi. Efir, spirt va CHCl₃ da oson eriydi optik faol, $[\alpha]_D^{20} = +79,5^{\circ} + 83^{\circ}$. YOrug'lik nuri va havo kislorodi ta'sirida tez o'zgaradi.

Yurak glikozidlari guruhiga kirgan dori moddalari tahlili.

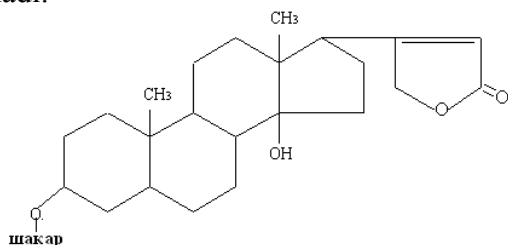
Yurak mushaklariga tanlab ta'sir etadigan, glikozidlar kimyoviy tuzilishiga ko'ra kardenolidlarga va bufadienolidlarga bo'linadi.

Kardenolidlar steroid halqaning S₁₇ atomida 5 - a'zoli to'yinmagan lakton halqasi, bufadienolidlar esa 6 - a'zoli to'yinmagan lakton halqasini saqlaydi.

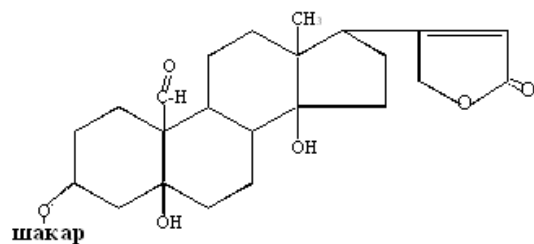
Kardenolidlar angishvonagul, bahorgi adonis, kavkaz xelloborusi, may marvaridguli, nashasimon kendr, sershox erizimum, strofant va boshqa o'simliklarda, bufadienolidlar esa dengiz piyozi, moroznik, o'simliklarida va ilon zaharida uchraydi.

Yurak glikozidlari kimyoviy tuzilishiga ko'ra murakkab organik birikma bo'lib, ular gidrolizlanganda aglikon (genin) va qand qismlariga parchalanadi.

Geninlar kardenolidlarda S₁₀-dagi o'rinbosar turiga qarab digitoksigenin va strafantidin turiga bo'linadi.

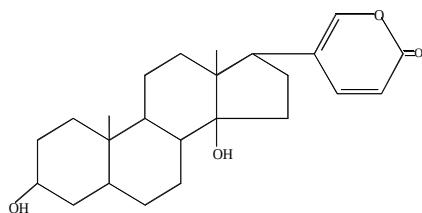


- digitoksigenin

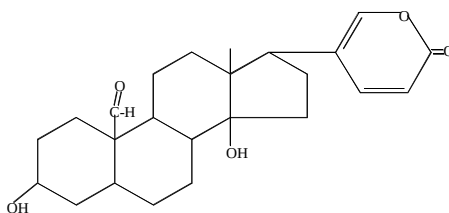


- strofantidin

Bufadienolidlar ham S₁₀-dagi o'rinbosar turiga qarab stisilyarenin va gellabregenin turlariga bo'linadi.

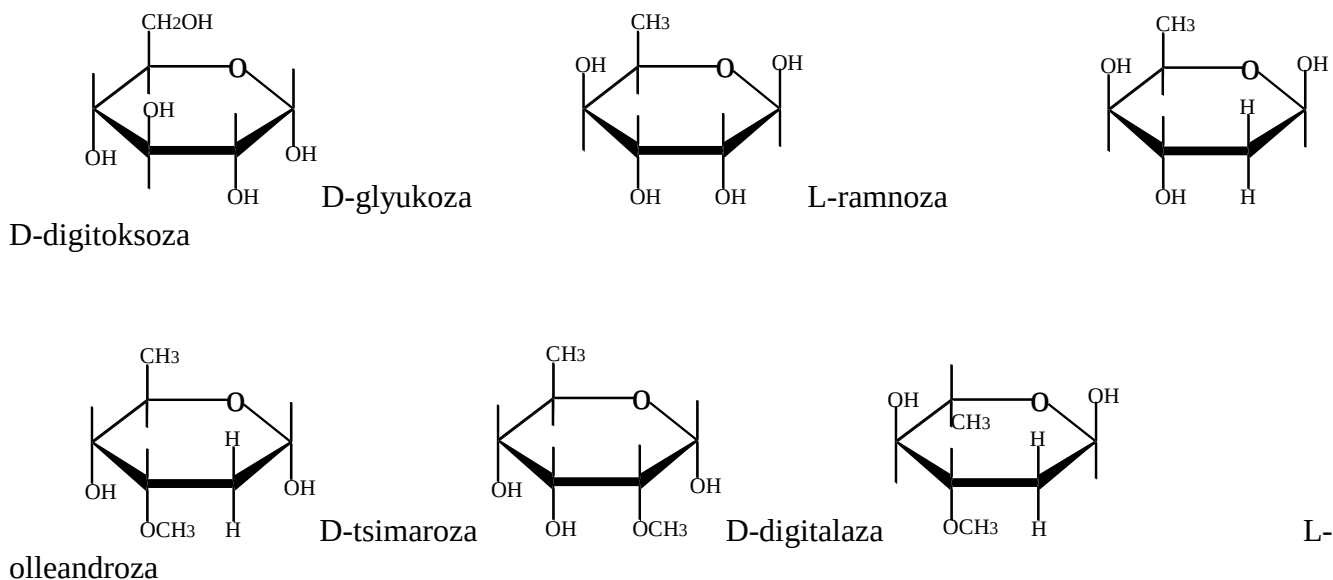


Stsilyarenin



Gellabregenin

Hozirgacha ma'lum bo'lgan yurak glikozidlari tarkibida 30 xildan ortiq monosaxaridlar borligi aniqlangan. Ulardan ko'p uchraydiganlari quyidagilar. (slayd).



Glikozidlarning qand qismi steroid halqaning S₃-holatida efirsimon birikadi. Yurak glikozidlari enzim, ishqor va kislotalar ta'sirida gidrolizga uchrab, kislota ta'sirida genin va qand qismlariga, enzim ta'sirida esa qisman parchalanadi.

Tasvirlanishi. Kardenolidlar oq kristall kukun, suvda erimaydi, spirtda kam eriydi optik faol moddalar, qutblangan nurni o'ngga buradi.

CHinligini aniqlash. Kardenolidlarning chinligini aniqlash molekulaning steroid halqasiga, qand qismiga va 5-azoli to'yinmagan lakton halqasiga reaksiya qilish orqali amalga oshiriladi.

Steroid halqaga reaksiyalar:

1. Liberman-Burxard reaksiyasi. Glikozidning konts H₂SO₄ dagi eritmasiga konts H₂SO₄ va sirka anhidridning barobar miqdordagi aralashmasi qo'shilsa eritma yashil rangga bo'yaladi.
2. Liberman reaksiyasi. Glikozidning sirka anhidrididagi eritmasiga konts H₂SO₄ qo'shilsa sirka anhidridi qatlami yashil rangga bo'yaladi.
3. Rozenxeym reaksiyasi. Glikozidning sirka kislotadagi eritmasiga CCl₃COOH qo'shiladi. Eritma pushti rangdan ko'k rangga bo'yaladi.

To'yinmagan lakton halqaga bajariladigan reaksiyalar.

1. Legal reaksiyasi. Glikozidning spirtidagi eritmasiga natriy nitroprussidning 1%li eritmasi va bir necha tomchi NaOH ning 10%li eritmasidan qo'shilsa tez o'chib ketuvchi qizil rang hosil bo'ladi.
2. Baleta reaksiyasi. Glikozidning spirtidagi eritmasiga likrin kislotasining suvli eritmasi va 5%li NaOH qo'shilganda sariq so'ng qizil rang hosil bo'ladi.
3. Raymond reaksiyasi. Glikozidning spirtidagi eritmasiga m-dinitrobenzolning spirtli eritmasi va bir necha tomchi NaOH qo'shilganda binafsha rang hosil bo'ladi.
4. Kedde reaksiyasi. Glikozidning spirtidagi eritmasiga 3,5-dinitrobenzoy kislotaning metanoldagi eritmasi va bir necha tomchi NaOH qo'shilganda qizil binafsha rang hosil bo'ladi.

Glikozidlarning qand qoldig'ini aniqlash uchun bajariladigan reaksiyalar.

1. Keller-Kiliani reaksiyasi. 1-2 mg dori moddasiga 0,5% FeCl_3 saqlagan konts. SN_3SOON dagi eritmasini sekin-asta konts. N_2SO_4 solingan probirkaga solinganda, yuqori qatlamda ko'k yoki ko'k-yashil, ikki qatlam chegarasida esa qizil-binafsha rang hosil bo'ladi.

2. Pezets reaksiyasi. Glikozidning konts. SN_3SOON dagi eritmasiga keantgidrol va bir necha tomchi konts. N_2SO_4 qo'shib qizdirilganda qizil rang hosil bo'ladi.

3. Felling reaktivi bilan qizil rangli cho'kma hosil bo'ladi.

Tozaligini aniqlash. Kardenolidlar guruhiga kirgan d.m. tozaligi aniqlanganda odatda qo'shimcha glikozidlar yoki saponillar aniqlanib, bunda xromatografik usullardan foydalaniladi.

Miqdorini aniqlash.

1. Biologik usul. BTB, MTB, KTB.

BTB-vazni 30-40 kg bo'lgan erkak baqaning yuragini sistola holatida 1 soat davomida to'xtatib qo'yadigan glikozidning eng kam miqdoriga aytiladi.

2. SF-usul.

3. Fotokolorimetrik usul. Ishqoriy sharoitda aromatik nitrobirikmalar bilan hosil qilgan rangli mahsuloti bo'yicha.

4. YUSSX usuli- bu usul bilan kardenolidning nafaqat miqdorini, balki chinligi va tozaligini ham aniqlash mumkin.

Ishlatilishi. YUrak kasalliklarida yurak faoliyatini kuchaytiruvchi modda - kardiotonik modda sifatida ishlatiladi. Ilon zaharidan ajratib olingan bufadienolidlar asosida olingan "Bakagin" preparati ham kuchli kardiotonik ta'sirga ega.

Saqlanishi. A-ro'yxati bo'yicha saqlanadi.

Gestogen ta'sirga ega bo'lgan dori moddalar tahlili.

Pregnin - Praegninum

Progesteron - Progesteronum

Olinishi Slayd.

Tasvirlanishi. Oq, kristall kukun, suvda erimaydi, spirtida, xloroformda eriydi. Optik faol, progesteronning 0,001% li spirtli eritmasini $E_1^{\%}_{sm} = 520-545$.

CHinligini aniqlash.

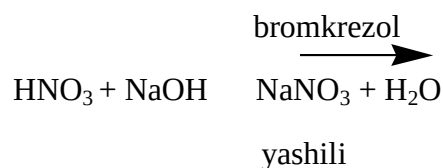
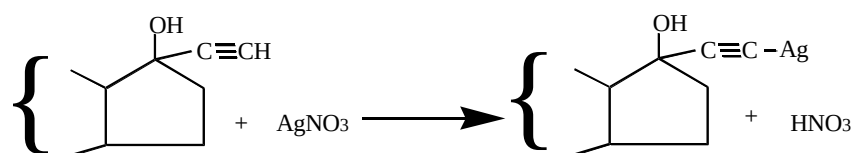
1. Konts N_2SO_4 bilan progesteron sariq, pregnin qizil rang h.k

2. Fenilgidrazon yoki oksim hosil qilib, ularning suyuqlanish harorati aniqlanadi.

3. Solishtirma nur yutish koeffitsienti bo'yicha

Miqdorini aniqlash. Progesteron 2,4-dinitrofenilgidrozon olib, tortma usul bilan.

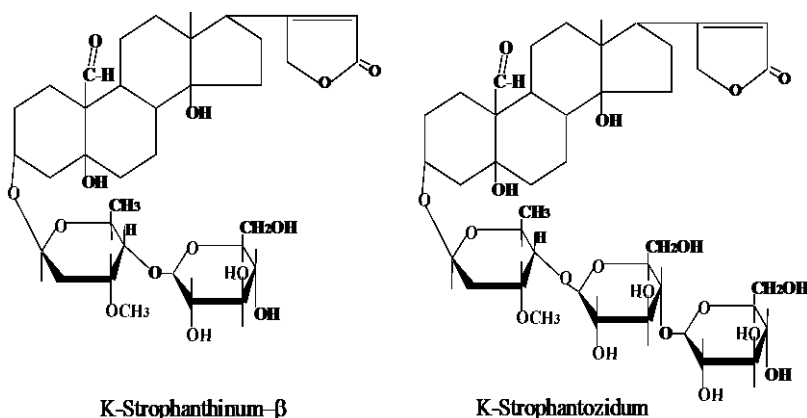
Pregnin SF-usul $\lambda=241\text{mm}$ yoki bilvosita neytrallash usuli



Ishlatilishi . Homiladorlik davrining normal o'tishini ta'minlaydi. Dori shakli progestronning 1%, 2,5%li 1ml moyli in'eksion eritmasi. Pregnin-0,01-0,02g tabletkada

B-Ro'yxati bo'yicha saqlanadi.

Strophanthinum K



Strofantin K - K-strofantin-β va K-strofantozid aralashmasidan iborat.

- CHinligi**
- 1.Liberman reaksiyasi- yashil rang hosil bo'ladi.
 - 2.Legal reaksiyasi- tez o'chib ketuvchi qizil rang hosil bo'ladi.
 - 3.Konts. N_2SO_4 bilan yashil rang hosil bo'ladi.

Miqdorini aniqlash. 1g 43000-58000 BTB.

Nazorat savollari

1. Tsiklogeksanoletilengidrin birikmalarini aytib bering.
2. Yurak glikozidlari (kardenolidlar va bufadienolidlar)ga qanday dori moddalar ishlatiladi?
3. Gestogenlar (pregnen hosilalari) guruhiga qanday dori moddalar kiradi?
4. Androgenlar (androsteron hosilalari) ning tahlili.
5. Anaboliklar (testosteron va 19- nortestosteron hosilalari)
6. Kortikosteroidlar (pregnan xosilalari)
7. Estrogenlar (estran hosilalari).

Foydalangan adabiyotlar

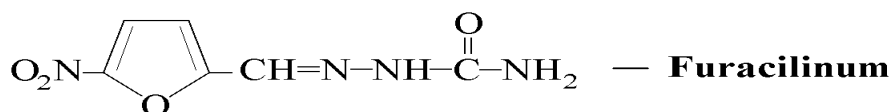
1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 "Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalari" Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O'zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushogo issledovatelya - ximika“, Leningrad, „Ximiya“, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennye sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.
8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

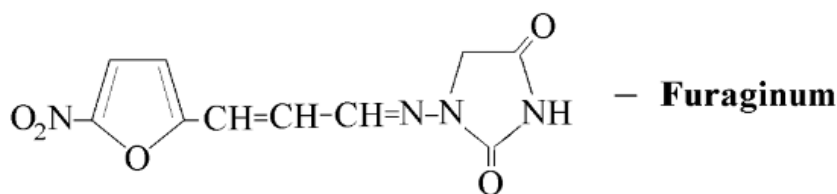
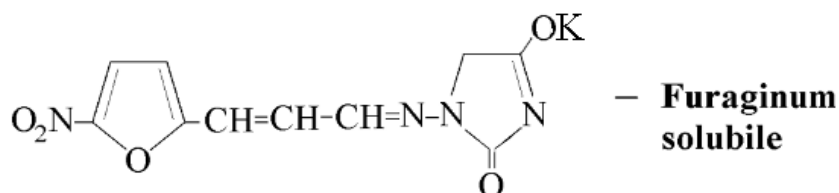
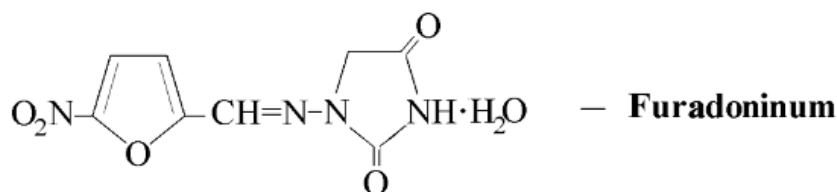
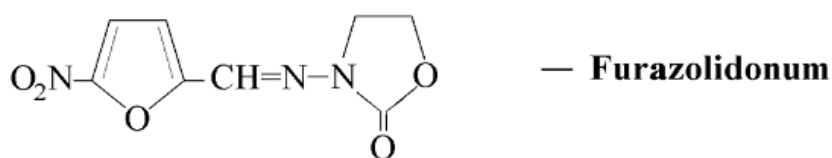
19- Mavzu: Geterotsiklik birikmalar. Nitrofuran guruhiga kiruvchi dori vositalari.

Reja:

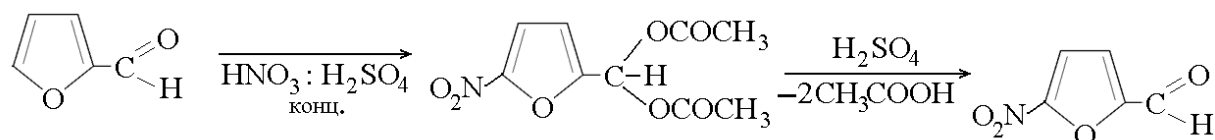
1. Geterotsiklik birikmalar guruhiga kirgan moddalarning tasniflanishi.
2. Furan (5-nitrofuran) hosilalari guruhiga kirgan dori moddalarning tasnifnomasi (furatsilin, furadonin, furazolidon, furatsilin).
3. Ularning olinishi, chinligi, tozaligi va mikdorini aniqlash usullari, ishlatilishi.

Tayanch iboralar: Geterotsiklik birikmalar, Furan (5-nitrofuran) hosilalari, furatsilin, furadonin, furazolidon, furatsilin.



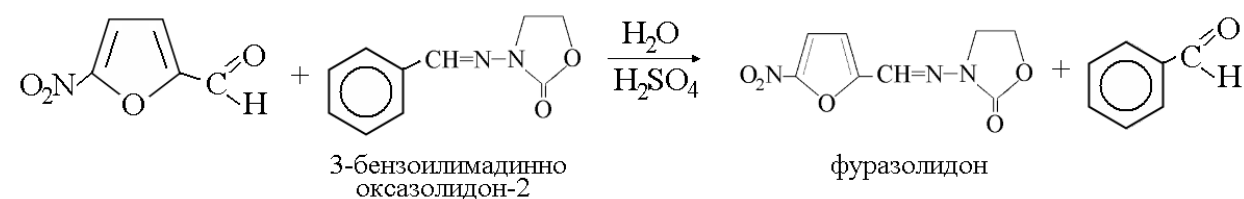
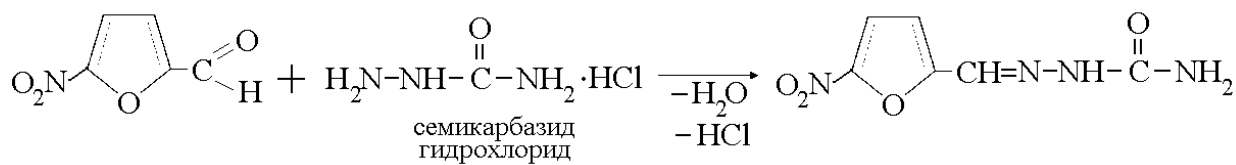


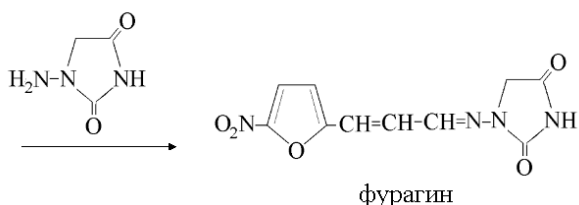
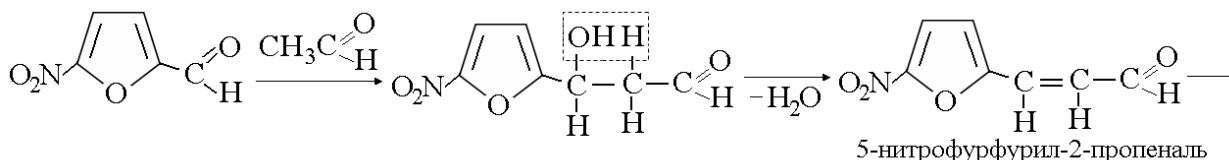
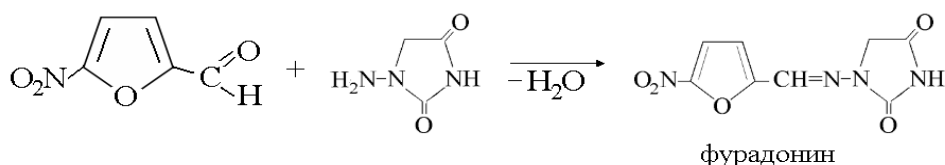
Olinishi. 1-boskich. 5-nitrofurfurol olish:



2-boskich. 3-aminooksazolidon yoki 1-aminogidantoinni olish.

3-boskich. Tegishli dori moddasini sintez kilish.





Tasvirlanishi. Furatsilin hidsiz, taxir mazali, sarik yoki biroz yashilrok-sarik kukun, suvda juda kam (1:5000) spirtida kam eriydi, efirda erimaydi.

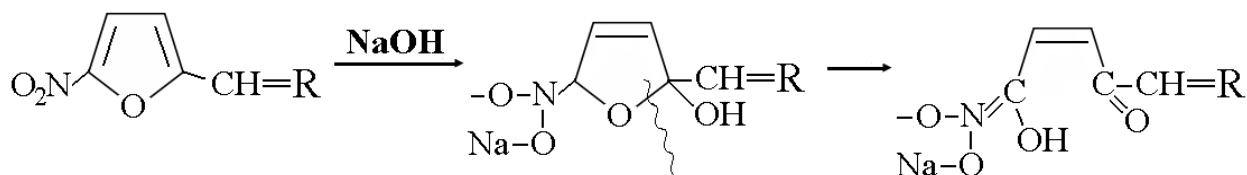
Furazolidon hidsiz, biroz taxirrok, sarik yoki yashilrok-sarik kukun, suvda va efirda erimaydi, spirtida juda kam eriydi.

Furadonin hidsiz, taxir mazali, sarik yoki to'k sarik kristall kukun, suv va spirtida kam eriydi.

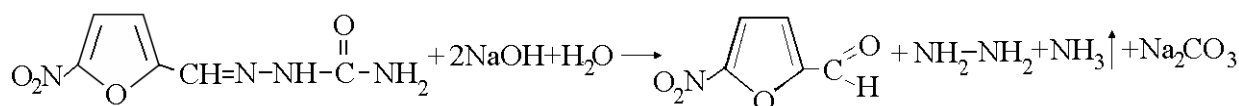
Furagin hidsiz, taxir mazali, sarik yoki to'k sarik kristall kukun, suv va spirtida juda kam, dimetilformamidda kiyin eriydi.

Eruvchan furagin hidsiz, taxir mazali, to'k sarik yoki ko'ngir-sarik kristall kukun, suvda eriydi, spirtida kam eriydi, efirda erimaydi.

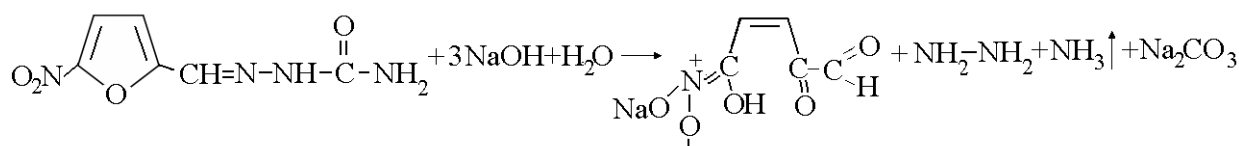
CHinligini aniklash. 1. Ishkor eritmalari ta'sirida rangli birikmalar hosil bo'lish reaksiyasi.



2. NaOH eritmasi bilan kizdirilganda ammiak ajralib chikishi bilan boradigan reaksiya. Bu reaksiya yordamida furatsilin furadonin va furazolidondan farkanadi.



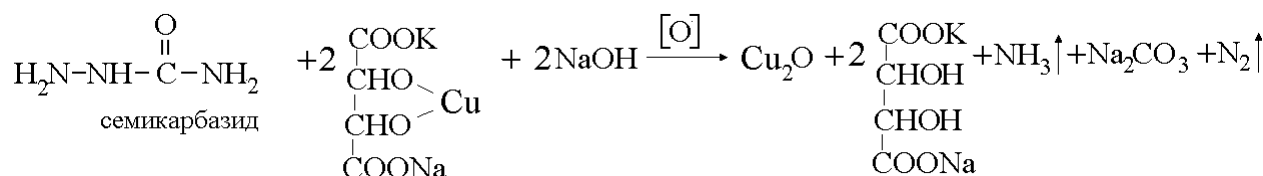
Aslida bu reaksiya quyidagi tartibda ketsa kerak.



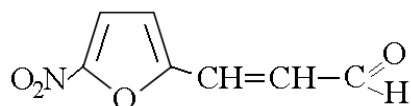
3. Eruvchan furagindagi K^+ rangsiz alangani binafsha rangga bo'yashi yoki vino kislotasi bilan ok cho'kma hosil bo'lish reaksiyasi orkali aniklanadi.

Tozaligini aniklash.

Furatsilin tarkibidagi xususiy yot modda bo'lgan semikarbazidga tekshirib ko'riladi.



Furazolidon tarkibida xususiy yot moddalardan benzoy aldegidni tekshirib ko'riladi. Buning uchun dori moddaga suyultirilgan sulfat kislotasi ko'shib kizdirilganda benzoy aldegid va sirka kislotaning hidi sezilmasligi kerak.

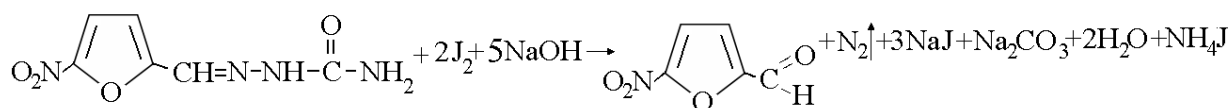


Furagin tarkibida xususiy yot modda sifatida 5-nitrofurilakroleinga tekshirib ko'riladi. Buning uchun dori modda benzol bilan chaykatilib, filtrlanadi. Filtratga KON ning spirtidagi eritmasi ko'shilganda, ko'ngir rang hosil bo'lmasligi kerak.

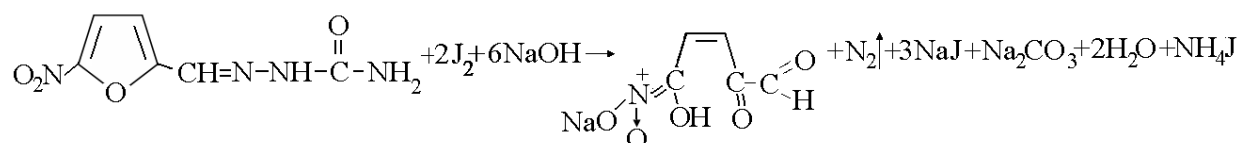
Buning uchun dori modda benzol bilan chaykatilib, filtrlanadi. Filtratga KON ning spirtidagi eritmasi ko'shilganda, ko'ngir rang hosil bo'lmasligi kerak.

Mikdorini aniklash.

1. Furatsilin mikdori yodometrik usul bilan aniklanadi.



ëки



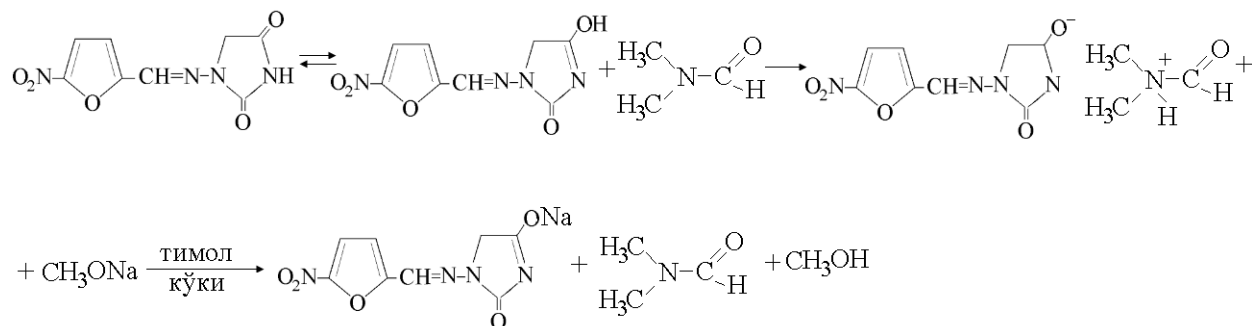
$$X = \frac{(V_n - V_u) \cdot T \cdot K \cdot 500 \cdot 100}{a \cdot 5} ; \quad \vartheta = \frac{M}{4} ;$$

2. Furatsilin NaOH eritmasi bilan bergan to'k sarik rangli eritmasi bo'yicha FEK usul.

3. SF- usul (furatsilin, furadonin, furazolidon, furagin)

4. Furadonin va furazolidon NaOH eritmasi bilan bergan rangli eritmasi bo'yicha FEK usul (furadonin to'k kizil rang), furazolidon dimetilformamiddagi eritmasida binafsha rang hosil kiladi).

5. Furadonin suvsiz muhitda kislotali-asosli titrlash usuli. Dori moddasining dimetilformamid va dioksan aralashmasidagi eritmasi timol ko'ki ishtirokida SN_3ONa ning 0,1 n eritmasi bilan titrlanadi.



6. Eruvchan furaginning mikdori suvli sharoitda kislotali-asosli titrlash (atsidimetrik) usuli bilan aniklanadi (ind. bromtimol ko'ki).

7. Furadonin SF-usul $\lambda_{\text{h}} 265 \text{ nm}$ (suv) furazolidon 0,2% li dimetilformamid va suv aralashmasida $\lambda_{\text{h}} 258 \text{ nm}$, furatsilin sulfat kislota eritmasida $\lambda_{\text{h}} 227 \text{ nm}$

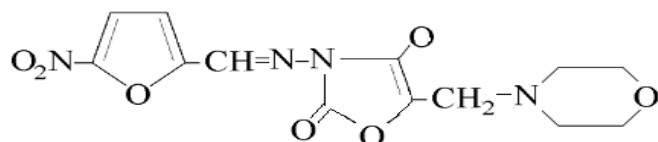
Ishlatilishi. Barcha 5-nitrofuran kator dori moddalar kuchli antimikrob ta'sirga ega. Furatsilin 1:5000 suvli va 1:1500 spirtli eritmada va 0,2% li surtma dori sifatida sirdan va 0,1 g dan ichish uchun chikariladi.

Furazolidon dizenteriya, ichterlama kasalliklarida ishlatiladi. Furadonin siydik yo'llari infeksiyasida, furagin yiringli yaralarni davolashda ishlatiladi.

Dori shakli. Furatsilin eritma va tabletka, furazolidon, furadonin tabletka, furagin tabletka va 0,1% li venaga yuborish uchun in'eksion eritma.

Saklanishi. YOruglik nuri va namlikdan ehtiyotlangan holda "B" ro'yxati bo'yicha saklanadi.

Keyingi vaktida 5-nitrofuran hosilalaridan furazolin ham keng ko'llanilmokda.



Furatsilin 0,02 g

Natriy xlorid eritmasi 0,9% - 100,0

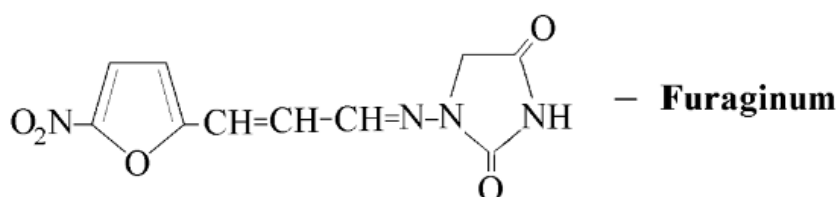
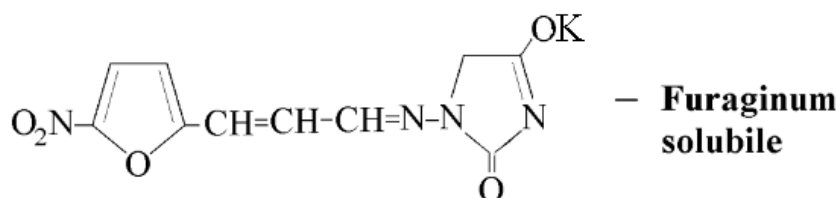
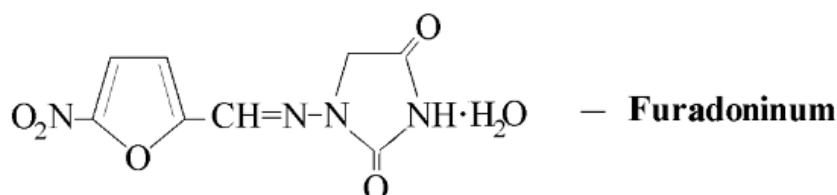
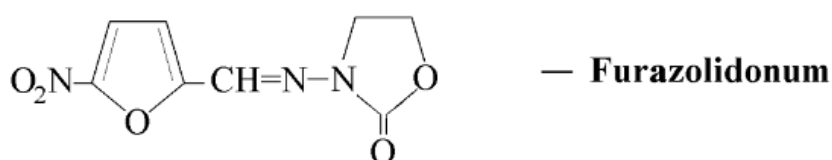
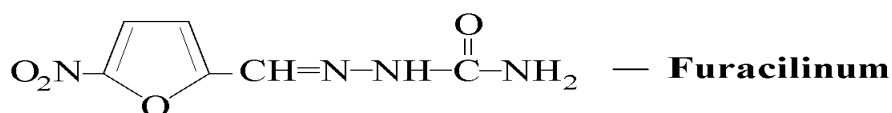
CHinligini aniklash. 0,5 ml eritmaga 2-3 tomchi NaOH eritmasidan ko'shilsa, kizil-pushti rang hosil bo'ladi.

Mikdorini aniklash. 1. Yodometrik usul.

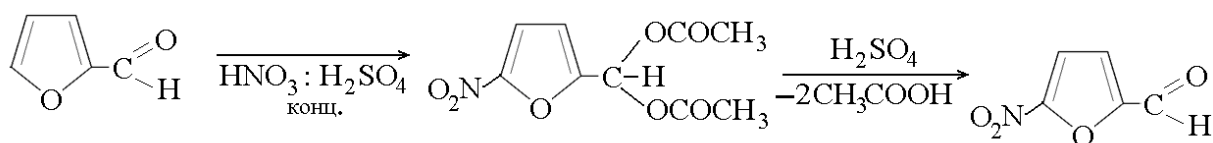
2. FEK usul. 0,5 ml eritmaga 7,5 ml N₂O 2 ml 0,1 m NaOH eritmasidan ko'shib chaykatilgach, 20 minutdan so'ng 450 nm to'ldin uzunligida kalinligi 3 mm bo'lgan kyuvetada optik zichligi o'lchanadi. Bir vaktning o'zida 0,5 ml 0,02% li furatsilinning standart eritmasining ham optik zichligi o'lchanadi.

$$X\% = \frac{D_1 \cdot 0,0001 \cdot 100}{D_0 \cdot 0,5};$$

100	–	0,02 %
1	–	0,0002 %
0,5	–	0,0001 %

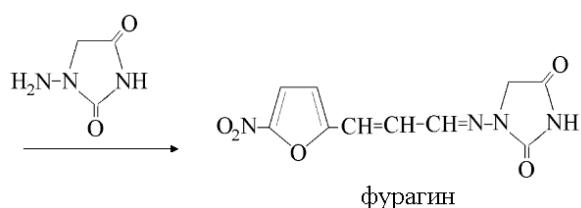
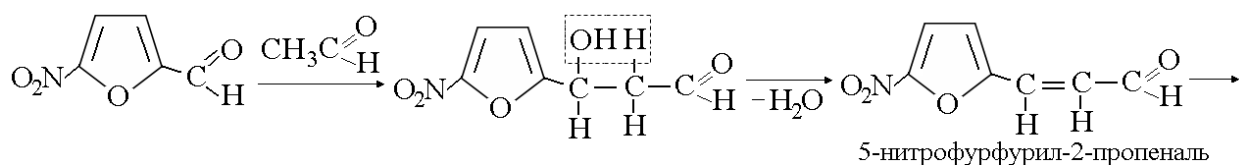
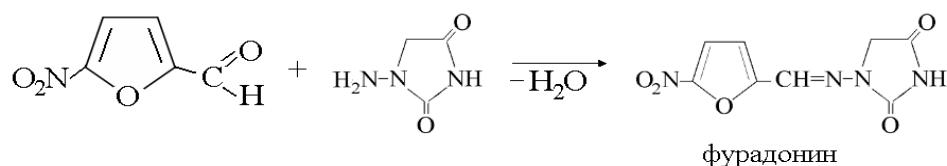
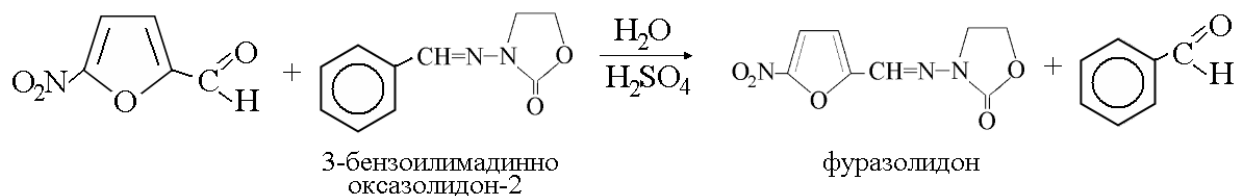
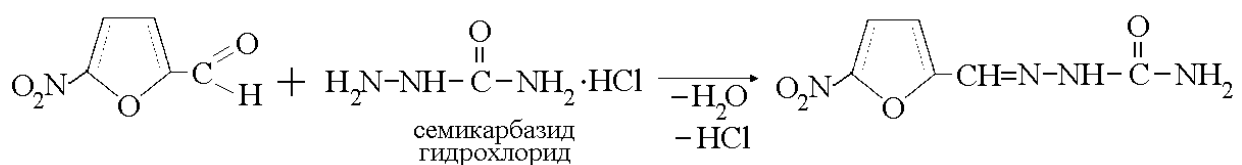


Olinishi. 1-boskich. 5-nitrofurfurol olish:

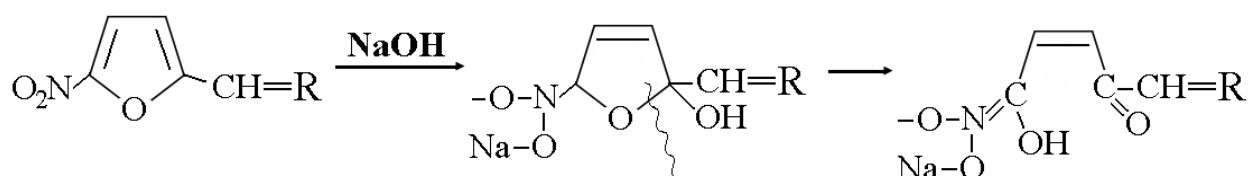


2-boskich. 3-aminooksazolidon yoki 1-aminogidantoinni olish.

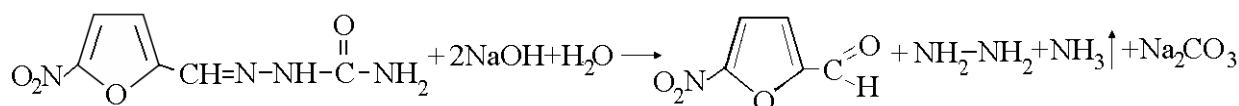
3-boskich. Tegishli dori moddasini sintez kilish.

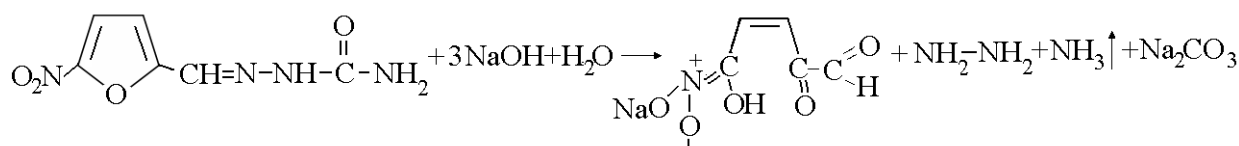


CHinligi: 1.Ishkor eritmalari ta'sirida rangli birikmalar hosil bo'lish reaksiyasi.



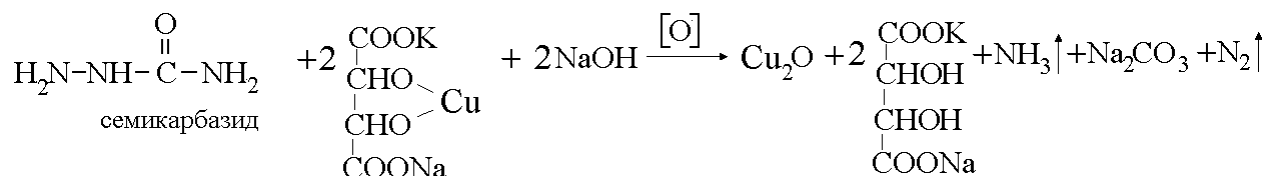
2. NaOH eritmasi bilan kizdirilganda ammiak ajralib chikishi bilan boradigan reaksiya. Bu reaksiya yordamida furatsilin furadonin va furazolidondan farkanadi.





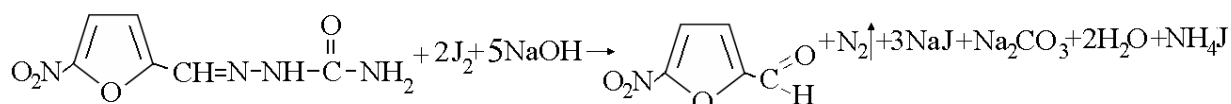
Tozaligini aniklash.

Furatsilin tarkibidagi xususiy yot modda bo'lgan semikarbazidga tekshirib ko'riladi.

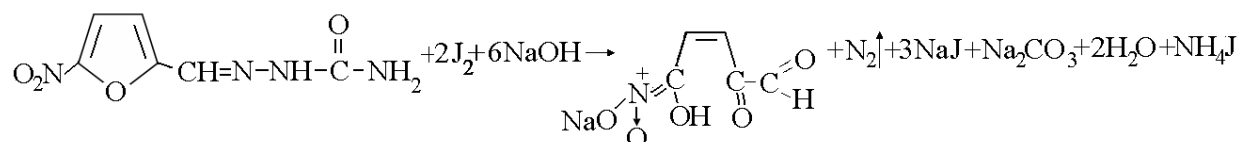


Mikdorini aniklash.

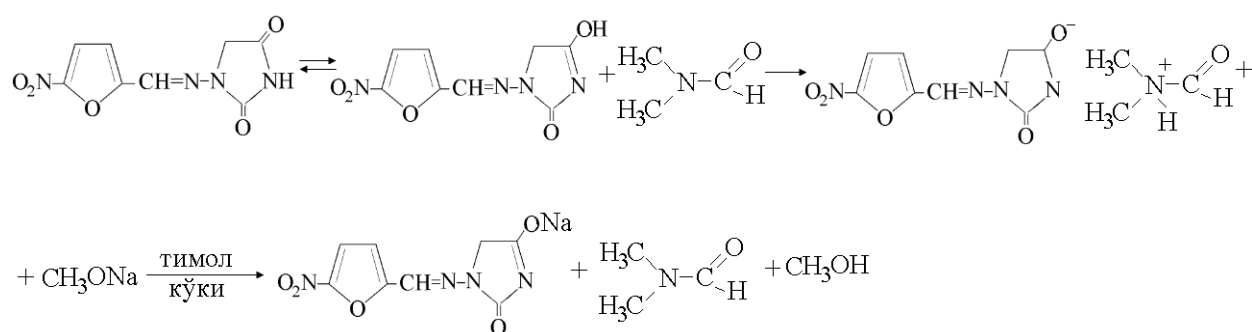
1. Furatsilin mikdori yodometrik usul bilan aniklanadi.



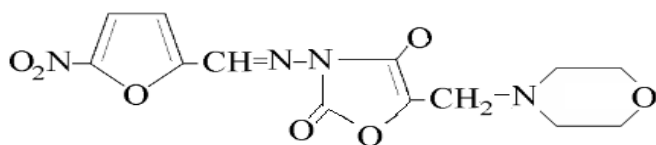
ёки



2. Furadoninning mikdorini aniklash



Keyingi vaktida 5-nitrofuran hosilalaridan furazolin ham keng ko'llanilmokda.



Nazorat savollari

1. Geterotsiklik birikmalar guruhiga kirgan moddalarning tasniflanishi.
2. Furan (5-nitrofuran) hosilalari guruhiga kirgan dori moddalarning tasnifnomasi (furatsilin, furadonin, furazolidon, furatsilin).
3. Ularning olinishi, chinligi, tozaligi va mikdorini aniqlash usullari, ishlatilishi.

Foydalanilgan adabiyotlar

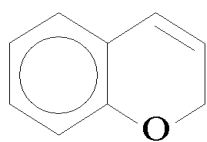
1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 "Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalar" Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O'zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushego issledovatelya - ximika“, Leningrad, „Ximiya“, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennye sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.
8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

20. Mavzu: Benzopiran hosilalari turkumiga kiruvchi dori preparatlari

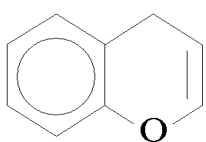
Reja

1. Benzopiran hosilalari guruhiga kiruvchi dori moddalar tasniflanishi.
2. Benzopiran hosilalari guruhiga kiruvchi dori moddalar tavsifi.
3. Benzopiran hosilalari guruhiga kiruvchi dori moddalarning olinish usullari.
4. Benzopiran hosilalari guruhiga kiruvchi dori moddalarning tahlil usullari va ishlatilishi.

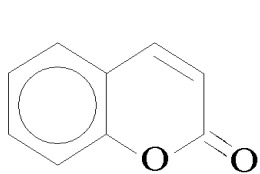
Tayanch iboralar: *Benzopiran hosilalari, neodikumarin, fepromaron, nitrofarin.*



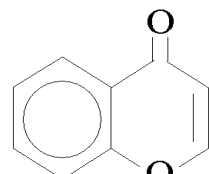
1,2-бензопиран



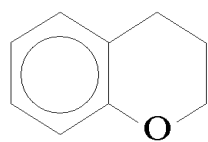
1,4-бензопиран



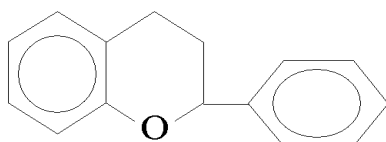
кумарин



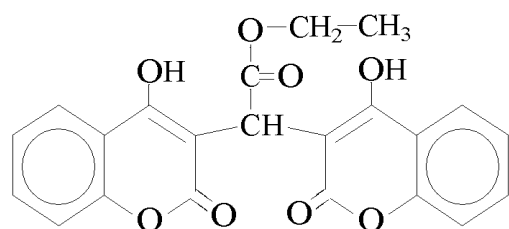
хромон



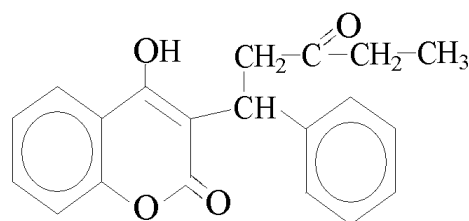
хроман



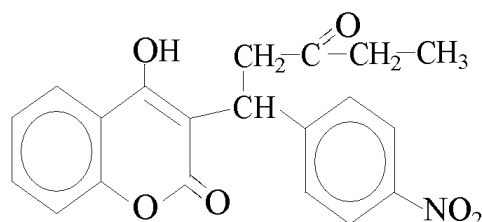
2-фенилхроман



— **Neodicumarinum**
 (4-оксикумарин ҳосиласи)



— **Phepromaronum**



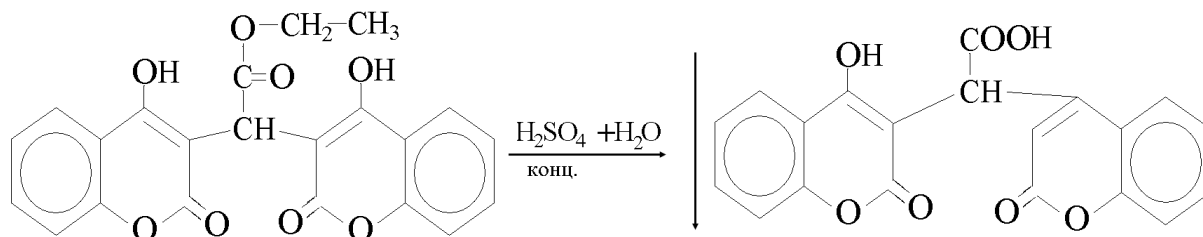
— **Nitropharinum**

Tasvirlanishi. Neodikumarin oq yoki biroz sargʻimtir, hidsiz, kristal kukun boʻlib, suvda kam, atsetonda qiyin eriydi.

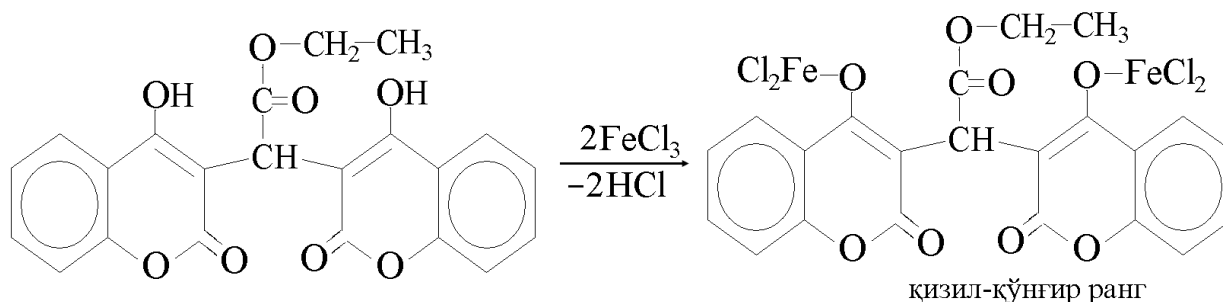
Fepromaron hidsiz, oq yoki biroz och sariq rangli kristall kukun boʻlib, suvda erimaydi, spirtida kam eriydi.

Nitrofarin hidsiz, och sariq kukun boʻlib, suvda erimaydi, spirtida kam eriydi.

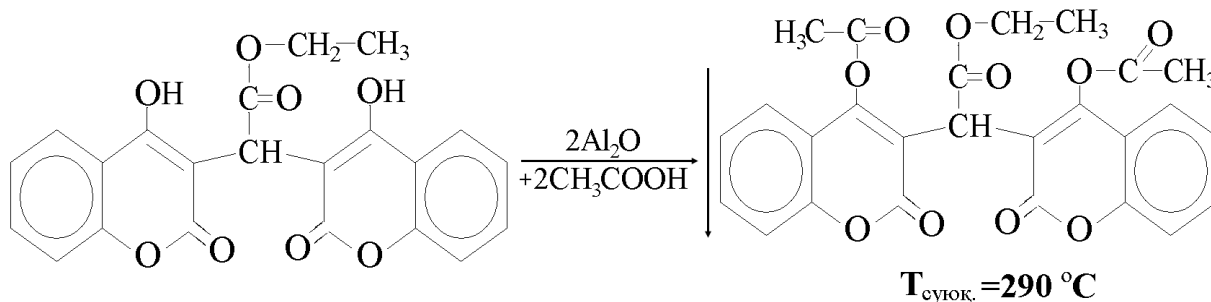
CHinligini aniqlash . 1. Neodikumarinning kons. N_2SO_4 dagi eritmasi qizdirilsa, avval sariq so'ng to'q sariq rang hosil bo'ladi. Eritma suyultirilsa (suv qo'shib), di-(4-oksikumarinil-3) atsetat kislotaga oq cho'kma holida ajralib chiqadi.



2. Neodikumarinning spirtli eritmasiga FeCl_3 eritmasi qo'shilsa qizil-qo'ng'ir rang hosil bo'ladi.

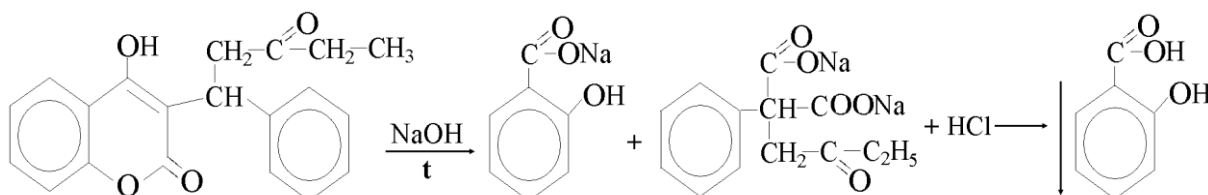


3. Diatsetilneodikumarin 290°S da suyuqlanadi.



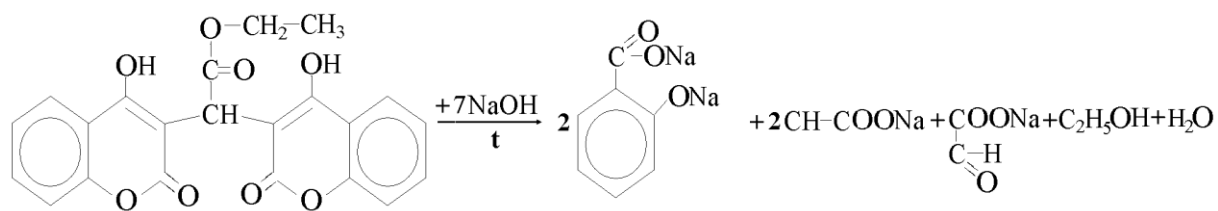
4. Fepromaron va nitrofarin uchun diazoreaksiya yordamida azobo'yoq hosil bo'lish reaksiyasi.

5. Fepromaron ishqor qo'shib qizdirilganda natriy salitsilat hosil bo'ladi.



Bu usul bilan nitrofarinni aniqlash tavsiya etilmaydi, chunki nitroaromatik halka ishkori ta'sirida rangli birikma hosil kiladi.

6. Neodikumaringa NaOH qo'shib qizdirilsa salitsil kislotasi hosil bo'ladi.

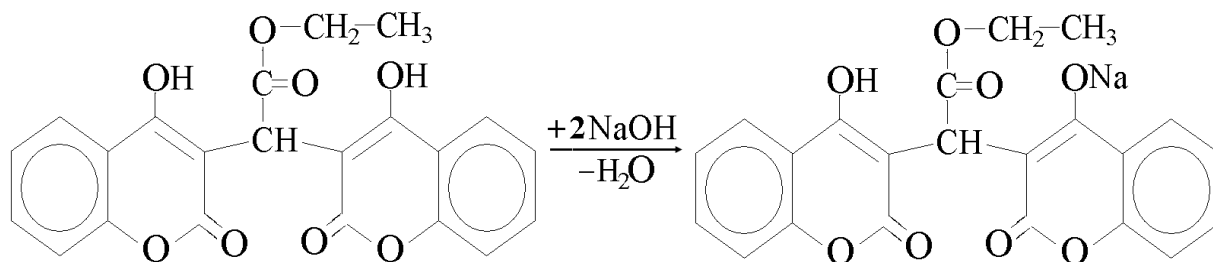


7. Nitrofarin dimetilanilin bilan och sariq rangli suspenziya hosil qiladi. Uni suv hammomida isitilganda koramtir to'q sariq rangga o'tadi. Bu reaksiya yordamida u fepromaron va neodikumarindan farqlanadi.

8. Fenpromarinning 25% li spirtidagi 0,001% li eritmasi 313 nm da yutilish maksimumi beradi.

Mikdorini aniqlash.

1. Neytrallanish usuli. Buning uchun ular atsetonda eritilib, neodikumarin uchun metil ko'ki va metil qizil aralashmasi, fepromaron uchun fenoltalein, nitrofarin uchun fenil qizili indikatorlari ishlatilib, 0,1 M NaOH eritmasi bilan titrlanadi.

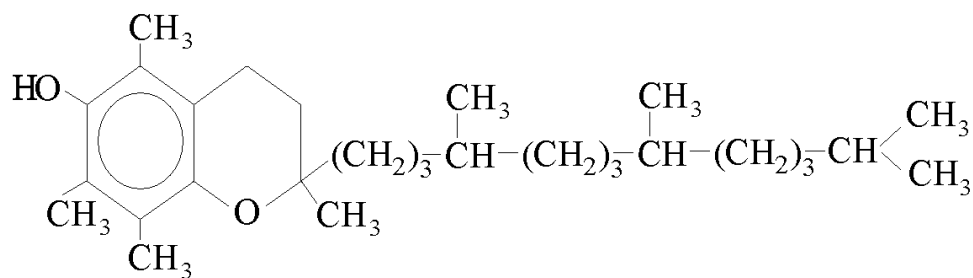


Ishlatilishi. Neodikumarin, fepromaron va nitrofarinlar tibbiyotda antikoagulyant sifatida, tromboz, tromboflebit, emboliya kabi kasalliklarning oldini olish uchun ishlatiladi.

Dori turi tabletka 0,05-0,005 g.

Saqlanishi. "A" ro'yxati bo'yicha saqlanadi.

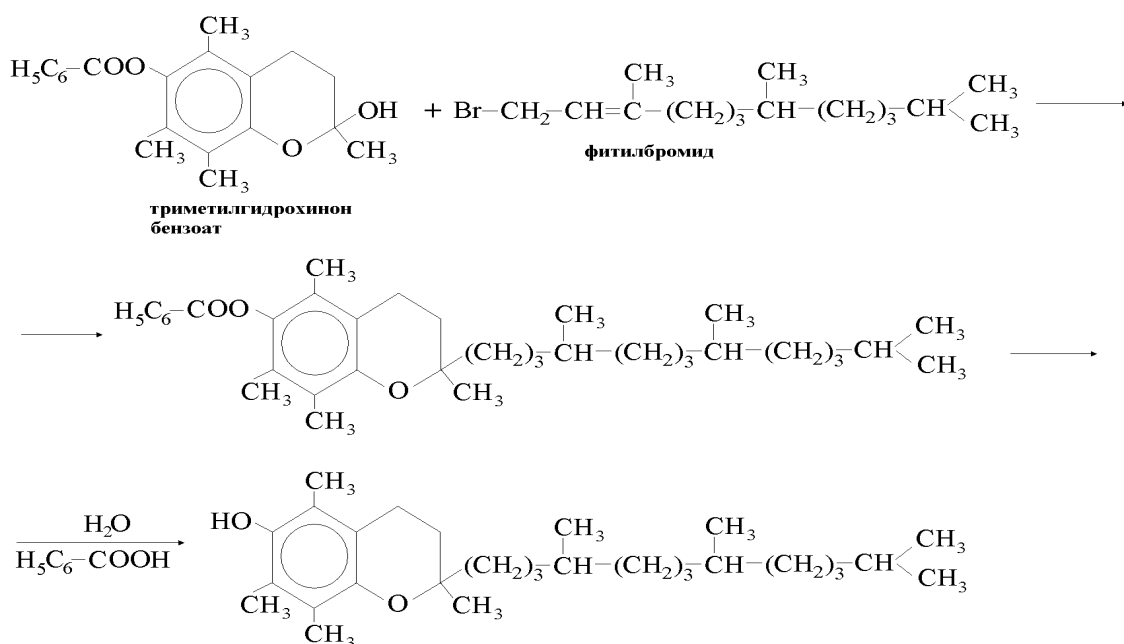
Xroman qator dori moddalar – tokoferol lar. Tocopheroli acetat.



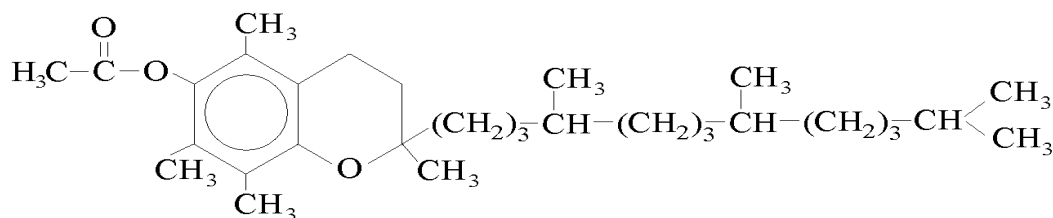
Tokoferol soʻzi lotinchada nasl qoldirish degani boʻlib, tokoferollar “urchish vitamini” – vit E hisoblanadi. Tokoferollar deyarli barcha ozuka mahsulotlari tarkibida boʻladi.

Tokoferollarning 7 xil izomeri mavjud boʻlib, ularning orasida α -tokoferol barcha stereoisomerlar orasida biologik faolligi yuqori hisoblanadi.

Tokoferol ni sintez yoʻli bilan ham olish mumkin.

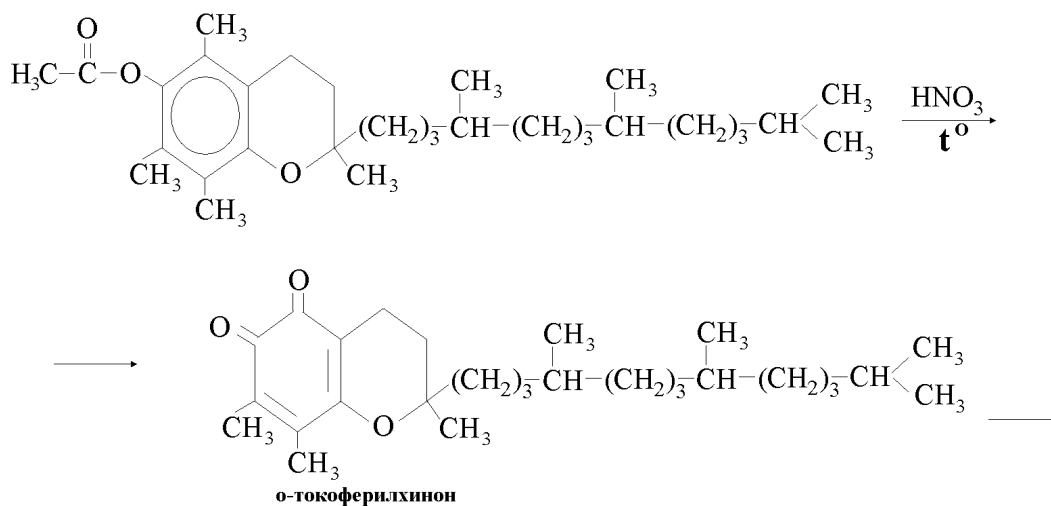


α -tokoferol ni atsetillab tokoferol atsetat olinadi.

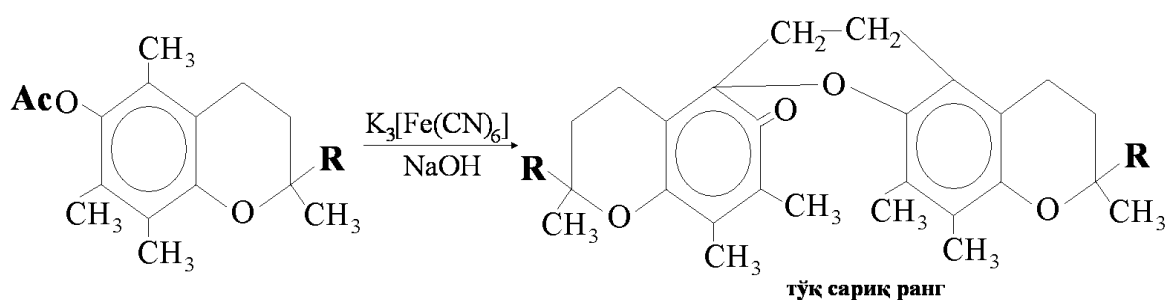


Tasvirlanishi. Oʻziga xos hidli, och sariq rangli moysimon suyuqlik, organik erituvchilar va oʻsimlik moylarida oson eriydi. $n_D^{20} = 1,4969-1,4985$

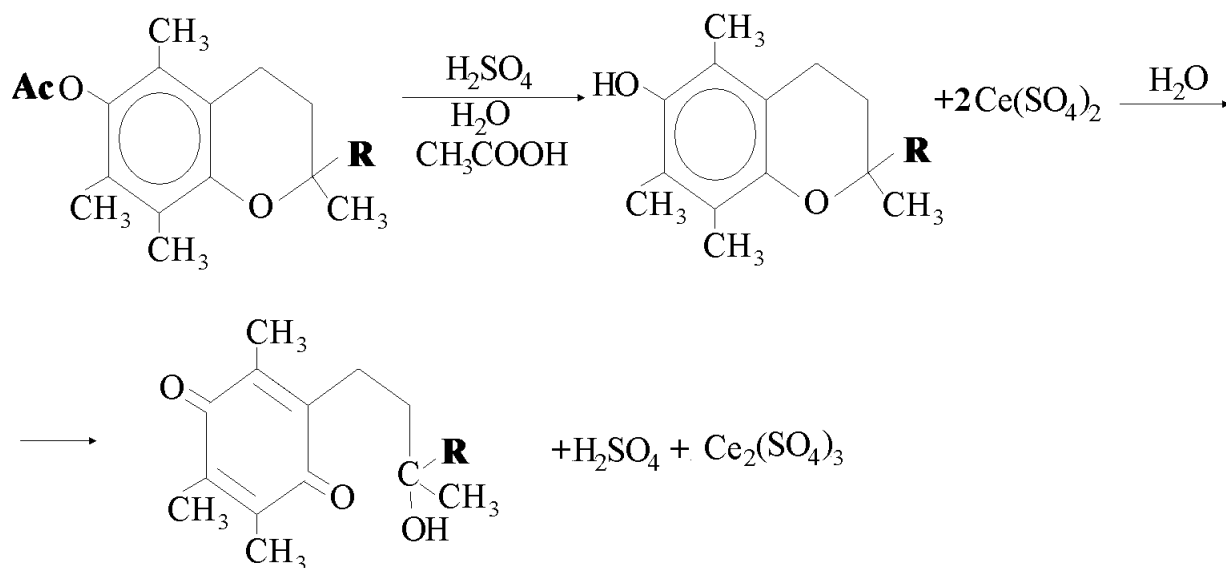
CHinligini aniqlash. 1. Dori modda spirtli eritmasiga kons. HNO_3 koʻshib kizdirilsa, kizil-sariq rangli o-toqoferilxinon hosil boʻladi.



2. Tokoferol atsetat ishkoriy muhitda $K_3[Fe(CN)_6]$ eritmasi ta'sirida to'q sariq rangli α -tokoferol hosil bo'ladi.



Miqdorini aniqlash. Serimetrik usul.



Indikator difenilamin. $\Theta = \frac{M}{2}$;

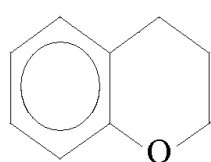
Ishlatilishi. Preparat organizmda qand, lipid va pigmentlar almashinuvida ishtiroq etadi. Ayollarda homiladorlik davrining normal kechishiga yordam beradi.

Dori shakli – 5, 10 va 30% li moyli (in'eksion) eritmalari ishlatiladi.

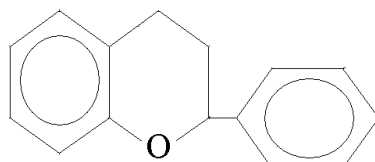
Saqlanishi. Salqin joyda yorug'lik ta'siridan himoyalangan holda saqlanadi.

Fenilxromon guruhiga kirgan dori moddalar tahlili (flavonoidlar).

Bu guruhga vitamin R ta'siriga ega bo'lgan moddalar qirib, ularning asosida 2-fenilxromon (flavon) halkasi yotadi.

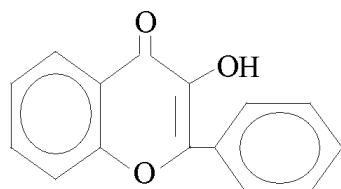


Хроман

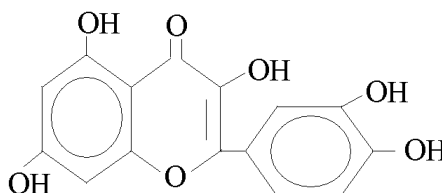


2-фенилхроман

Rutin va kversetin flavanol hosilalari hisoblanadi.



Флавонол



Кверцетин

Flavonoidlardan tibbiyot amaliyotida rutin va kversetin preparatlari keng qo'llanilmoqda.

Rutin birinchi marta nemis olimi Vays tomonidan Ruta graveolens – o'simligidan ajratib (1842 yilda) olingan. Kimyoviy tuzilishi esa 1927 yilda aniqlangan.

Rutinum – 3-ramnoglikozil 3,5,7,3',4'-pentaoksiflavon

Nazorat savollari

1. Benzopiran hosilalari guruhiga kiruvchi dori moddalar tasniflanishi.
2. Benzopiran hosilalari guruhiga kiruvchi dori moddalar tavsifi.
3. Benzopiran hosilalari guruhiga kiruvchi dori moddalarning olinish usullari.
4. Benzopiran hosilalari guruhiga kiruvchi dori moddalarning tahlil usullari va ishlatilishi.

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 "Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalari" Toshkent, 2002 y.

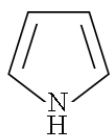
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O'zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushego issledovatelya - ximika”, Leningrad, „Ximiya”, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennye sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.
8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

21.Mavzu: Pirrol va pirrolizidin qator dori moddalari.

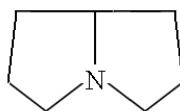
Reja

1. Dori sifatida ishlatiladigan pirrol va pirrolizidin geteroxalqasi saqlagan dori moddalarining tasniflanishi.
2. Pirrol va pirrolizidin geteroxalqasi saqlagan dori moddalar olinishi,
3. Pirrol va pirrolizidin geteroxalqasi saqlagan dori moddalarining tahlil usullari.
4. Pirrol va pirrolizidin geteroxalqasi saqlagan dori moddalarining ishlatilishi.
5. Pirazol va imidazol hosilalari bo'lgan dori moddalarni tasnifi
6. Pirazol va imidazol hosilalari bo'lgan dori moddalarni olinishi
7. Pirazol va imidazol hosilalari bo'lgan dori moddalarni tasvirlanishi va taxlil usullari
8. Pirazol va imidazol hosilalari bo'lgan dori moddalarni ishlatilishi va saqlanishi

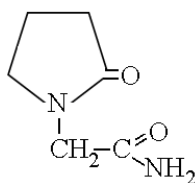
Tayanch iboralar: Pirrol va pirrolizidin geteroxalqasi saqlagan dori moddalar, Pirazol va imidazol hosilalari, cianokobalamin.



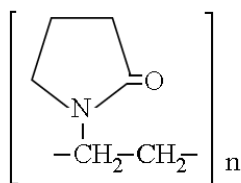
пиррол



пирролизидин

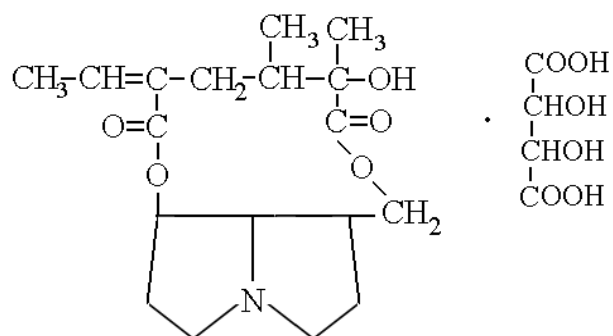


Пирацетам, ноотропил



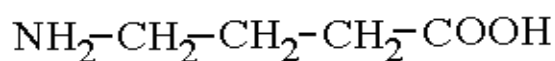
Hemodesum, polyvinil pyrrolidon

Cyanocobalaminum, Vit B₁₂.

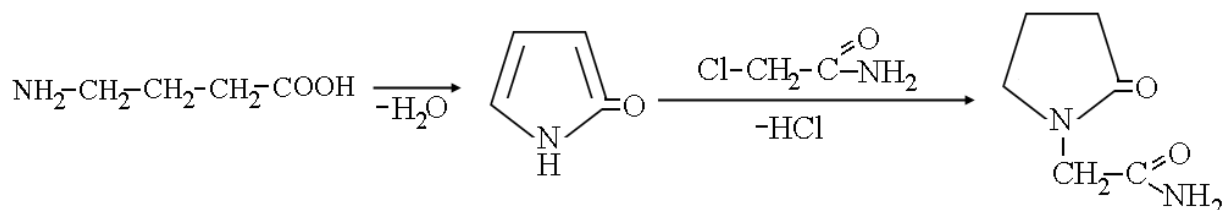


Platyphyllini hydrotartras

Piratsetam kimyoviy tuzilishi bo'yicha γ -aminomoy kislotaga o'xshash.

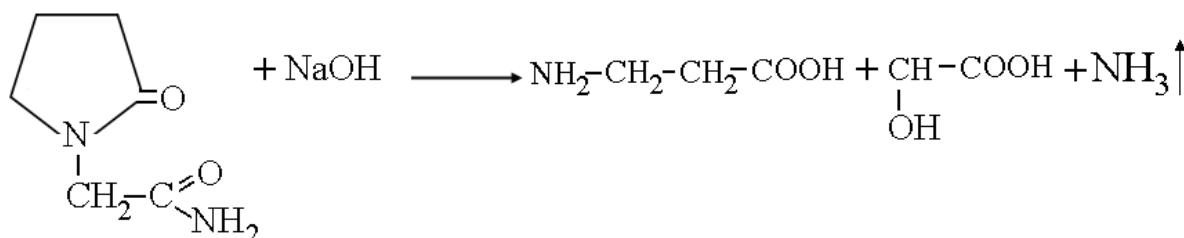


Olinishi.



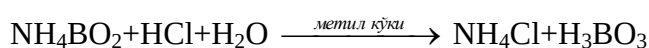
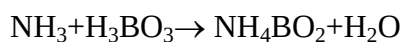
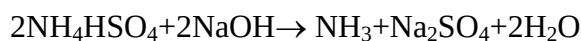
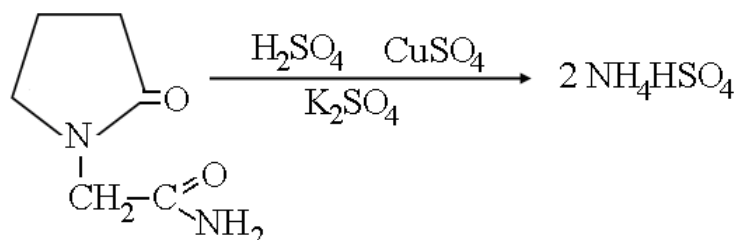
Tasvirlanishi. Hidsiz, oq rangli kristall kukun bo'lib, suvda oson, organik erituvchilarda kam eriydi.

CHinligini aniklash. 1. Preparatning suvdagi eritmasiga ishqor ko'shib qizdirilsa, ammiak ajralib chiqadi.



2. SF-usul. Preparatning suvdagi eritmasini $\lambda=230$ nm va $\lambda=350$ nm dagi nur yutish maksimumi aniqlanadi.

Miqdorini aniqlash. K'eldal usuli.



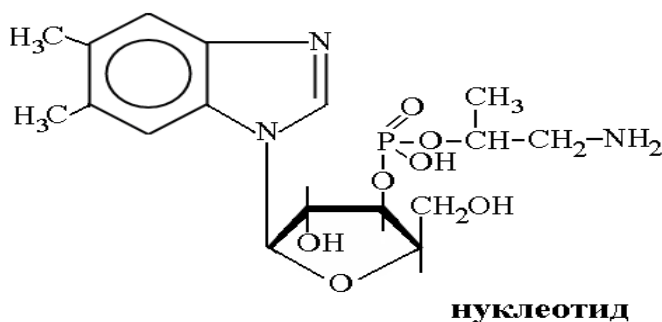
$$\vartheta = \frac{M_m}{2};$$

Ishlatilishi. MNS qon tomirlarini kengaytirib, miya hujayralarining oziqlanishini yaxshilaydi.

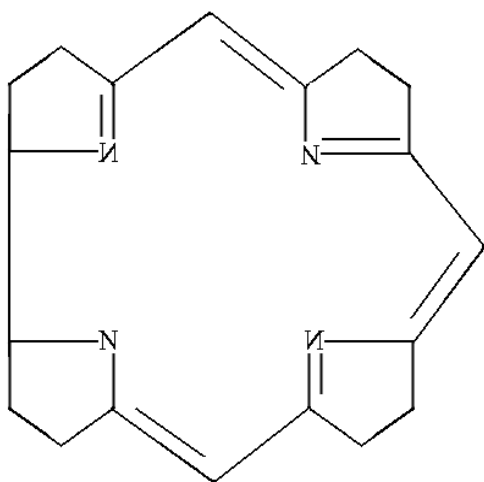
Saqlanishi. “B” ro‘yxati byr yicha saqlanadi.

Vitamin V_{12} molekulası murakkab tuzilishga ega bo‘lib, uning M.m. 1355 ga teng. Tuzilishi bo‘yicha molekulani ikki qismga bo‘lish mumkin. 1-qismi nukleotid qismi bo‘lib, u dimetilbenzimidazol, riboza, fosfat kislota va 1-aminopropanol-2 qoldiklaridan iborat.

5, 6 - диметилбензимидазол



2-qismi esa kobamid sistemasidan iborat bo‘lib, uning asosini kobalt va –SN guruhi bilan birikkan qorin halkasi tashkil etadi.



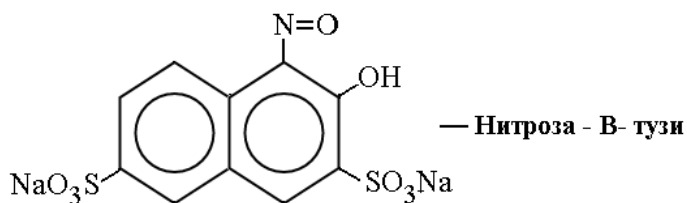
Коррин ҳалқаси

Vit V₁₂ jigarda, achitqida va boshqa tabiiy mahsulotlar tarkibida uchraydi. U inson organizmida ichakdagi mikroorganizmlar tomonidan ishlab chikarilib, jigar, buyrak, achitqi, baliq, baliq uni tarkibida uchragani bilan ularning birortasi ham sianokobalaminni ajratib olish uchun xomashyo sifatida ishlatishga yaramaydi. Masalan: 8 tonna jigardan 0,02 g gacha Vit V₁₂ ajratib olish mumkin. U 1948 yilda Riks (AKSH) va Smit (Angliya) tomonidan ajratib olinib, kimyoviy tuzilishi 1955 yilda Xodjkin tomonidan rentgenostruktura analizi usuli bilan aniqlanib, 1972 yilda Vudvord (AKSH) tomonidan sintez qilingan.

Tibbiyot ehtiyojlari uchun Vit V₁₂ biotexnologik usul bilan streptomitsin antibiotigini olish jarayonida Streptomyces griseus zambug'i ishlab chiqqan suyuqlikdan olinadi.

Tasvirlanishi. Vit V₁₂ hidsiz, mazasiz, to'k qizil rangli kristall kukun modda bo'lib, suvda qiyin eriydi, spirtida eriydi, xloroform, atseton va benzolda erimaydi. U gigroskopik modda bo'lib, suvli eritmasi qizil rangli va neytral muhitda bo'ladi. Preparat tarkibida 4,5% So mavjud.

CHinligini aniqlash. 1. Preparat KHSO₄ bilan qizdirilib, minerallangach, eritmaga natriy atsetat va atsetat kislotasi buferi va nitroza-V tuzi ta'sir ettirilsa, qizil rangli kompleks tuz hosil bo'lib, bu rang HCl qo'shib qaynatilganda ham saqlanib qoladi.



2. SF-usul. Sianokobalaminning 0,002% li eritmasini 278, 361 va 548 nm larda optik zichligi aniqlanib, ularning nisbatlari hisoblanadi:

$$\frac{D_{361}}{D_{548}} = 3 - 3,4; \quad \frac{D_{361}}{D_{278}} = 1,7 - 1,88;$$

Preparat tarkibidagi xususiy yot aralashma bo'lgan psevdokobalamin krezol va SCl₄ aralashmasi bilan Vit V₁₂ ni suvli eritmasini chayqatib, aniqlanadi, bunda yuqori qatlam rangsiz bo'lishi kerak.

Miqdorini aniqlash. SF-usul. Preparatning 0,002% li eritmasi tayyorlanib, 361 nm da optik zichligi aniqlanadi.

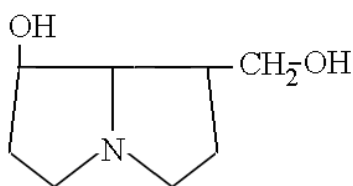
$$X = \frac{D \cdot 500 \cdot 250}{207 \cdot a \cdot 25};$$

Ishlatilishi. Vit V₁₂ kon va nerv kasalliklarini davolashda, xususan Addison, polinevrit, radikulit, nevralgiya, gepatit, jigar sirrozi va boshqa kasalliklarni davolashda ishlatiladi.

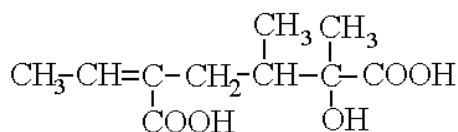
Dori shakli 30, 100, 200 va 500 mkg li in'eksion eritma.

Saqlanishi. Ogzi mahkam berkitilgan idishlarda qorongi joyda saqlanadi.

Platifillin gidrotartrat A.P.Orexov va R.A.Konovalovalar tomonidan Senecio platyphyllus o'simligining ildizi va er ustki qismidan ajratib olingan. U tuzilishi bo'yicha platinetsin va senetsionin kislotaning murakkab efiri bo'lib, tartarat tuzi holida ishlatiladi.



Платиноцин аминоспирти



2 асосли сенеционин кислотаси

Tasvirlanishi. Ok, hidsiz, achchiq ta'mli kristall kukun, suvda oson, spirtida kam eriydi, optik faol $[X]_D^{40}$

CHinligini aniqlash. 1. Umumiy alkaloidlarga xos bo'lgan reaktivlar bilan

K₂HgJ₄ –Mayer reaktivi.

KBiJ₄ – Dragendorf reagenti.

Vagner reaktivi – J₂+KJ, pikrin kislota, kremniy volfram kislotasi va boshqalar.

2. Tartarat kislotaga β-naftol ishtirokida aurin turidagi bo'yok hosil bo'lish reaksiyasi qilinadi.

Miqdorini aniqlash. Kislotali-asosli titrlash usuli (suvsiz sharoitda)

Ishlatilishi. Spazmolitik modda, qon tomirlar spazmasida, bronxial astma, gipertoniya, ko'z kasalliklarini davolashda ishlatiladi.

Dori turi. Tabletk – 0,0025- 0,005 g, in'eksion eritma 0,2% li eritma, ko'z tomchisi – 1% li eritma.

Saqlanishi. “A” ro'yxati bo'yicha saqlanadi.

Pirazol va imidazol hosilalari bo'lgan dori moddalar tahlili

Tibbiyot amaliyotida pirazolin va pirazolidin hosilalari analgetik shamollashga qarshi va isitma tushiruvchi dori vositalari sifatida qo'llaniladi.



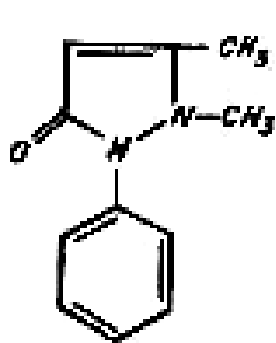
Pirazol



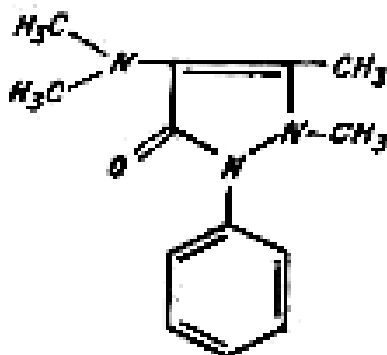
Pirazolin



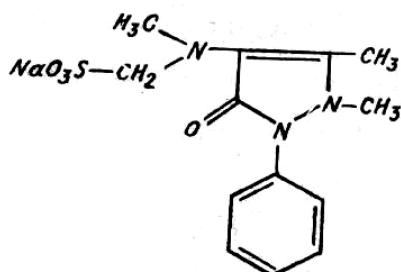
Piraazolidin



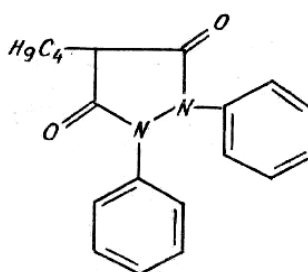
Antipyrinum



Amidopyrinum



Analginum



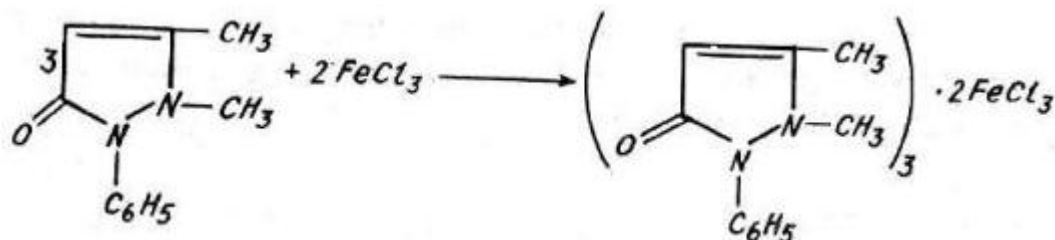
Butadionum

Tasvirlanishi.

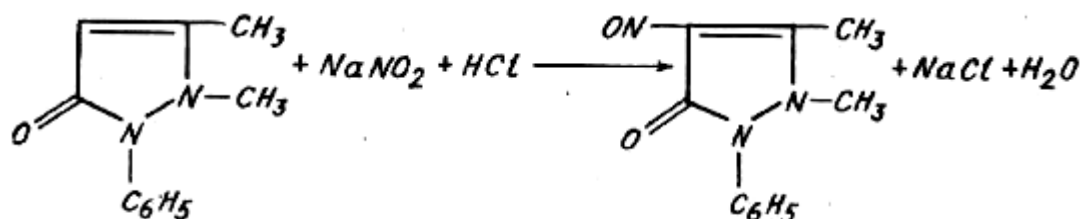
Bu dori moddalar oq yoki oq sarg'ish kristall poroshok, suvda antipirin va analgin oson eriydi, butadion erimaydi. Butadion ishqor eritmalarida va xloroformda eriydi. Analgin namlik ta'sirida parchalanadi.

CHinligini aniqlash.

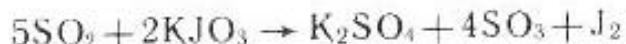
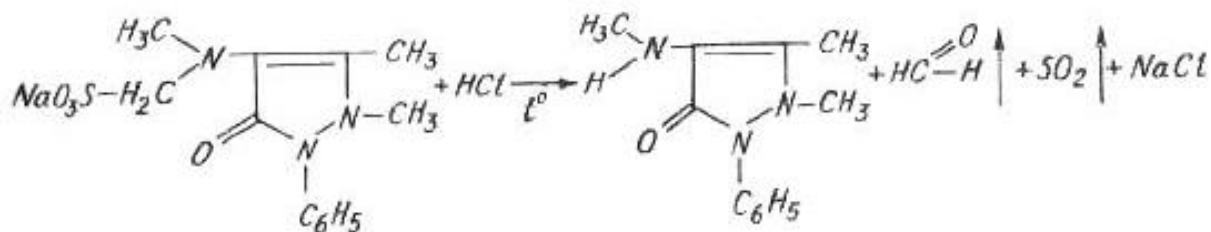
1. Antipirin FeSl_3 eritmasi bilan $(\text{antipirin})_3 \cdot 2 \text{FeSl}_3$ tarkibli (qizil rangli) ferripirin hosil qiladi.



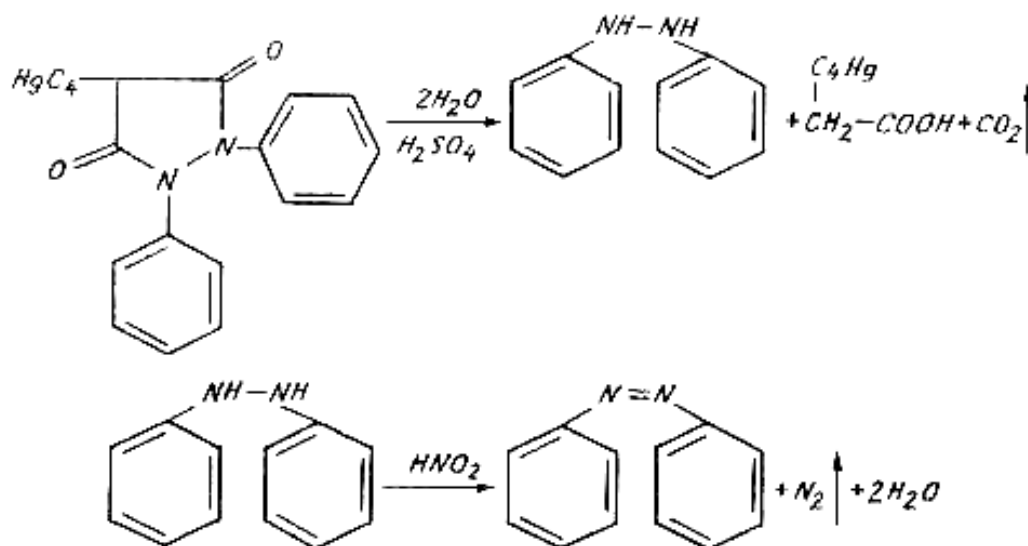
2. Antipirin NaNO_2 eritmasi bilan kislotali sharoitda izumrud-yashil rangli nitrozoantipirin hosil qiladi.



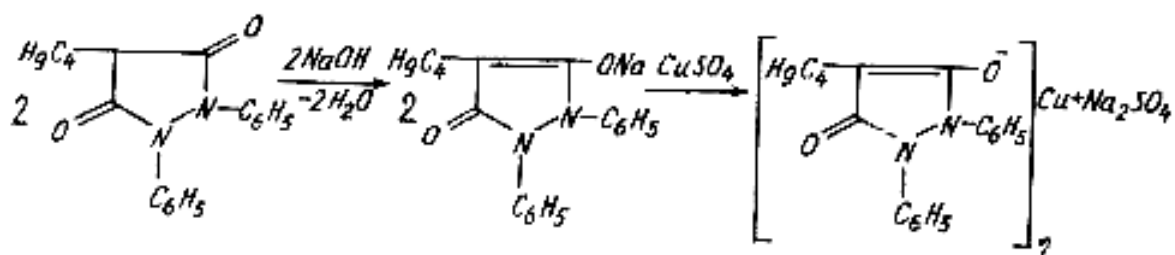
3. Analgin kislotali sharoitda KJO_3 eritmasi bilan to'q qizil rangli oksidlanish mahsuloti hosil qiladi.
4. Analgin NSI suyultirilgan eritmasi bilan qizdirilganda SO_2 ni hidi seziladi (antipirin va amidopirindan farqi).



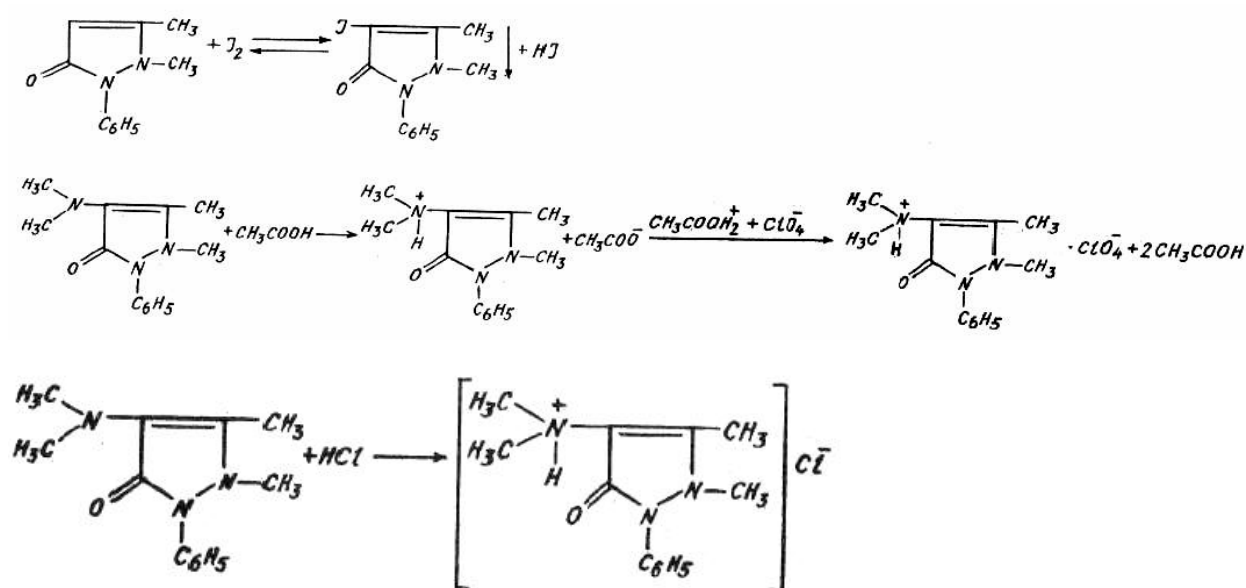
5. Butadion kons. N_2SO_4 ishtirokida NaNO_2 eritmasi bilan qizdirilsa qizil rangli azobenzol hosil qiladi.

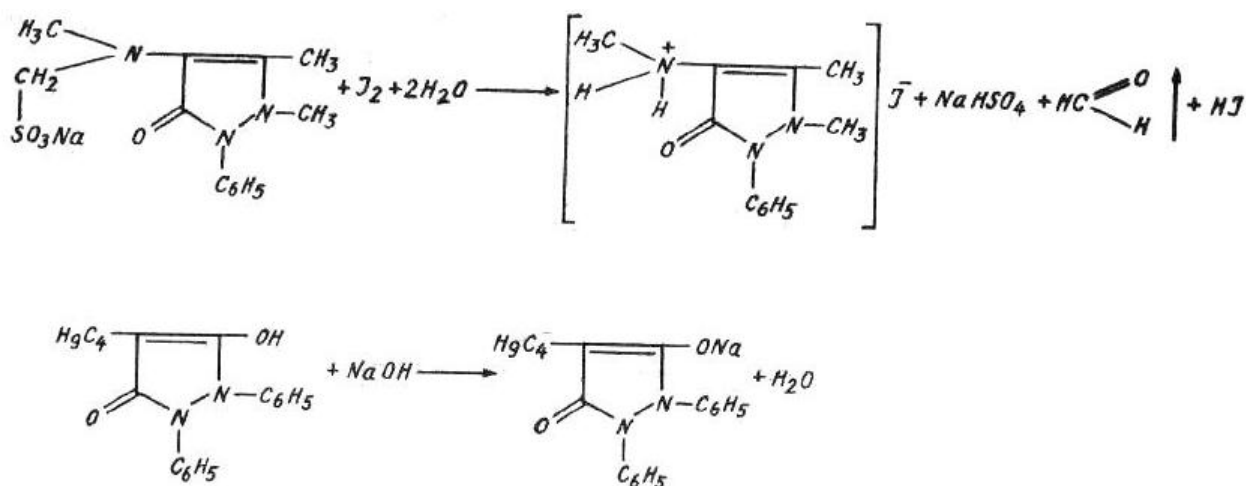


6. Butadionning Na li tuzi og'ir metallarning tuzlari bilan ($SuSO_4$) yashil rangli cho'kma hosil qiladi.



Miqdorini aniqlash. Antipirin, analgin yodometrik, butadion (amidorin) kislotali asosli titrlash usuli





Ishlatilishi. Og‘iq qoldiruvchi, shamollashga qarshi va isitma tushiruvchi vosita.

Saqlanishi. B-ro‘yxati bo‘yicha saqlanadi.

Nazorat savollari

1. Dori sifatida ishlatiladigan pirrol va pirrolizidin geteroxalqasi saqlagan dori moddalarining tasniflanishini aytib bering.
2. Pirrol va pirrolizidin geteroxalqasi saqlagan dori moddalar qanday olinadi?
3. Pirrol va pirrolizidin geteroxalqasi saqlagan dori moddalarining tahlil usullarini aytib bering.
4. Pirrol va pirrolizidin geteroxalqasi saqlagan dori moddalarining ishlatilishi?
5. Pirazol va imidazol hosilalari bo‘lgan dori moddalarni tasnifini aytib bering.
6. Pirazol va imidazol hosilalari bo‘lgan dori moddalarni tasvirlanishi va taxlil usullari qanday?
7. Pirazol va imidazol hosilalari bo‘lgan dori moddalarni ishlatilishi va saqlanishi?

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma’lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 “Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalari” Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O‘zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo‘yicha uslubiy qo‘llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushego issledovatelya - ximika”, Leningrad, „Ximiya”, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennqe sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.
8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma’lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

22. Mavzu: Indol xosilalari bo'lgan dori moddalar

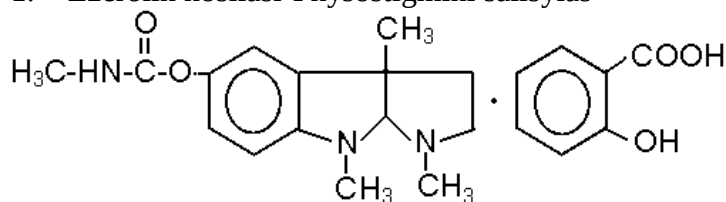
Reja:

1. Indol hosilalari bo'lgan dori moddalarining tasnifi.
2. Indol hosilalari bo'lgan dori moddalarining olinishi.
3. Indol hosilalari bo'lgan dori moddalarining tasvirlanishi va tahlil usullarini aniqlash.
4. Indol hosilalari bo'lgan dori moddalarining ishlatilishi va saqlanishi.

Tayanch iboralar: Indol hosilalari, ezerolin hosilasi, Ioximban hosilalari, serotonin hosilalari

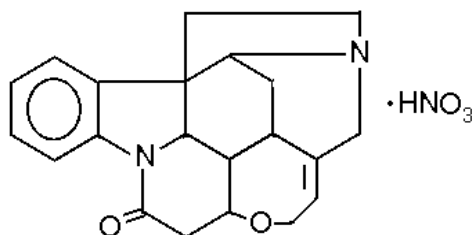
Indol geterotsiklik skeletini saqlagan dori moddalar turi turli tuman bo'lib, bizning dasturimizga ulardan quyidagilar kiritilgan:

1. Ezerolin hosilasi-Physostigmini salisylas



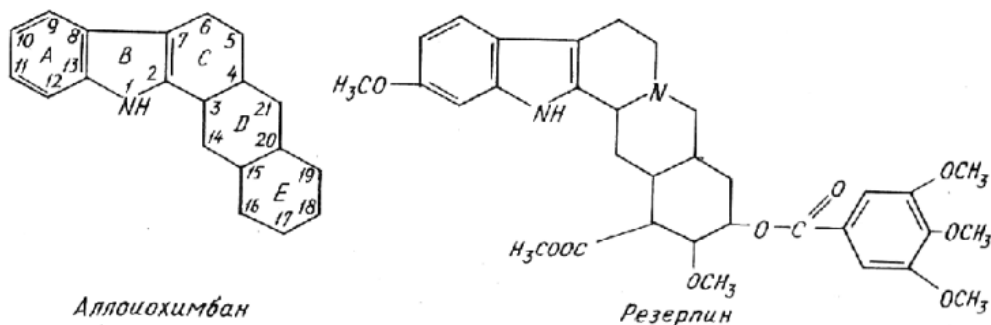
2. Indol hosilalari

strychnin nitrat, sekurinin nitrat



3. Ioximban hosilalari

rezerpin

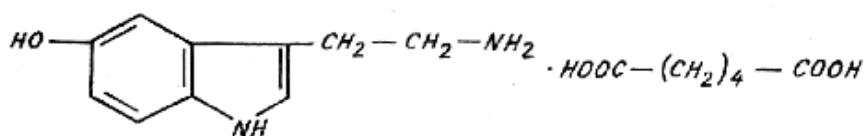


4. Serotonin hosilalari

Serotonin adipinat, indometatsin

Serotonini adipinas

5-окситриптамиин адицинат

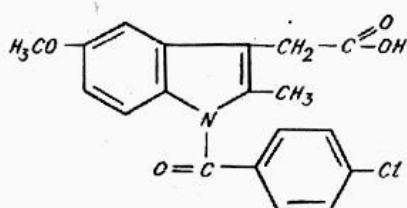


$C_{10}H_{12}N_2O \cdot C_6H_{10}O_4$

М.м. 322,3

Indometacinum

1-(*n*-хлорбензоил)-5-метокси-2-метилиндолил-3-ацетат кислота



$C_{19}H_{16}NClO_4$

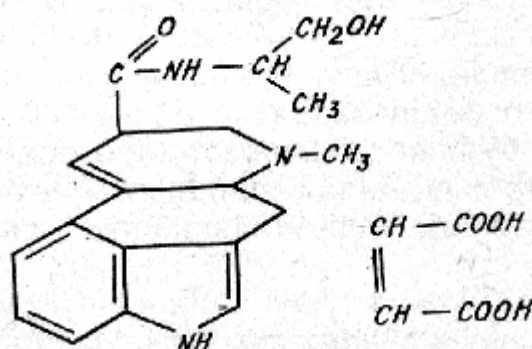
М.м. 357,8

5. Lizergin kislota hosilalari

Ergometrin maleat, ergometrin gidrotartrat

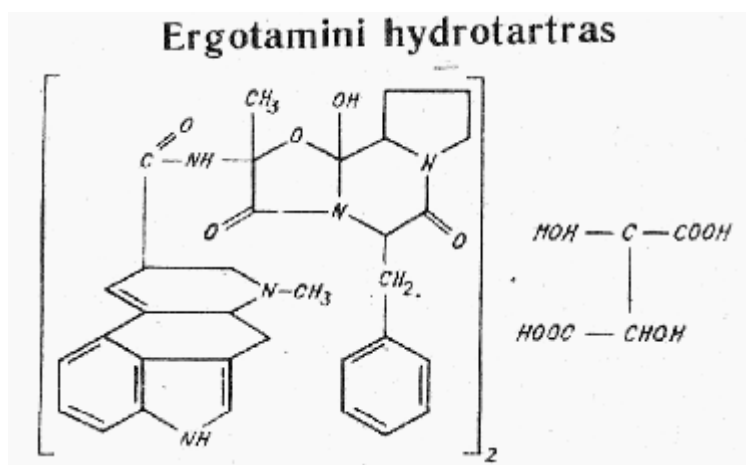
Ergometrini maleas

β -пропаноламидлизергин кислота, малеат



$C_{19}H_{23}N_3O_2 \cdot C_4H_4O_4$

М.м. 441,5



Olinishi. Fiziostigmin physostygma venenosum o'simligining urug'idan, strixnin strychnos nux vomica o'simligi urug'idan, sekurenin securinega sufruticosa o'simligining er ustki qismidan, rezerpin rauvolfiya o'simligining po'stlog'idan, ergotamin va ergometrin esa shoxkuya zamburug'idan ajratib olingan alkaloidlar bo'lsa, serotonin va indometatsin sintetik moddalar hisoblanadi.

Tasvirlanishi. Fiziostigmin salitsilat rangsiz, prizma shaklidagi kristall, suvda qiyin, spirtida eriydi, efirda esa kam eriydi, tez oksidlanib qizil rangga bo'yaladi.

Strixnin nitrat achchiq mazali, rangsiz kristall modda, suv va spirtida qiyin, issiq suv va iliq spirtida eriydi, efirda erimaydi.

Sekurinin nitrat oq kristall kukun, suvda eriydi, spirtida qiyin eriydi.

Rezerpin oq yoki sarg'ishroq kristall kukun, suv va spirtida kam eriydi, xloroform va kislotalarda eriydi.

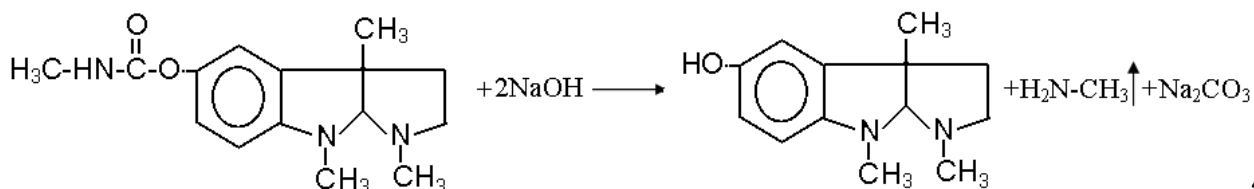
Serotonin adipinat hidsiz, oq yoki biroz sarg'ish kukun, suvda eriydi, spirtida qiyin eriydi.

Indometatsin hidsiz, oq yoki biroz sarg'ish kristall kukun suvda erimaydi, spirt va xloroformda kam eriydi.

Ergometrin maleat va ergotamin gidrotartrat hidsiz, oq kristall kukun, suv va spirtida kam eriydi.

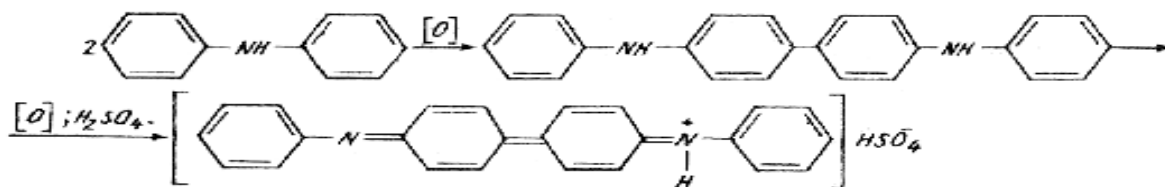
CHinligini aniqlash.

- 1.fiziostigmin salitsilatni chinligini aniqlashda uning tarkibidagi salitsil kislotaga temir III xlorid bilan sifat reaksiya.
- 2.fiziostigmin salitsilatga ammiak eritmasi solib bug'latilsa ko'k rang, unga spirt va sirka kislota qo'shilsa qizil tovlanish hosil bo'ladi.
- 3.fiziostigmin salitsilatga natriy gidroksid eritmasi qo'shib qizdirilsa metilamin ajralib chiqadi.



xninga quyidagi reaksiyalar qilinadi:

a) HNO_3 ga difenilamin bilan.



b) strixnin kristaliga kons. H_2SO_4 va $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ qo‘shilsa tez uchib ketuvchi ko‘k binafsha rang hosil bo‘ladi.

v) strixnin nitratga kons. HNO_3 qo‘shib bug‘latilgach, qoldiqqa KON ning spirtidagi eritmasi qushilsa qizil rang hosil bo‘ladi.

5.Sekurinin nitrat

a) Kremniyvolfram kislotasi – $\text{SiO}_2 \cdot 12\text{WO}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ bilan oq cho‘kma hosil qiladi.

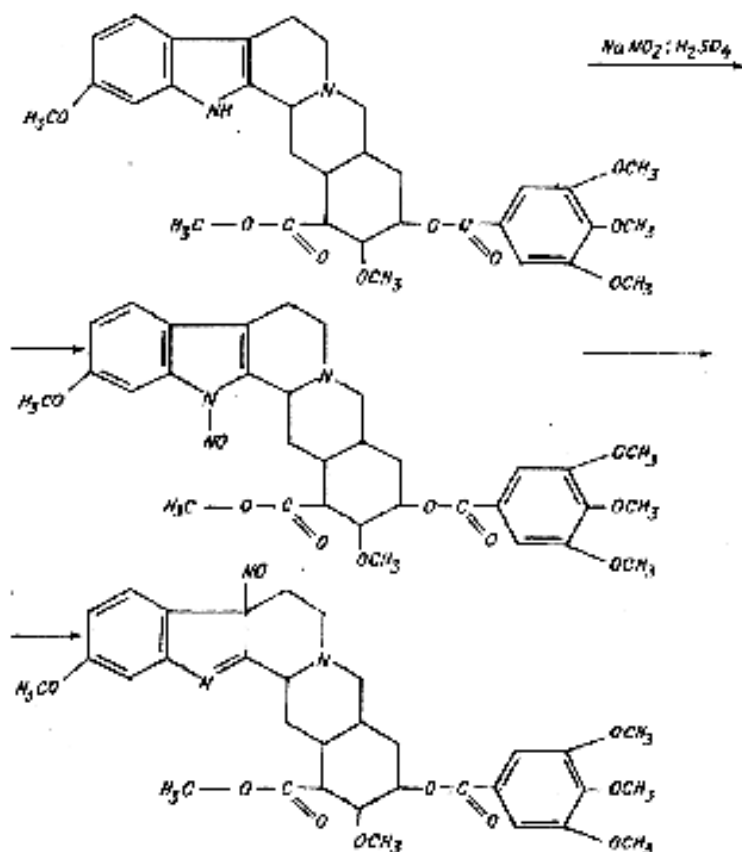
b) difenilamin bilan reaksiya.

v) sekurinin asos cho‘ktirilib, $T_{\text{suyuq}}=139-142^\circ\text{S}$.

6.Rezerpin

a)rezerpinga oksidlovchilar qo‘shilsa, rangli birikmalar hosil bo‘ladi.

b) NaNO_2 va H_2SO_4 eritmasi ta’sirida yashil tovlanuvchi nitroza birikma hosil bo‘ladi.



7. Serotonin adipinat.

- pikrin kislota bilan to'q sariq rangli birikma hosil qiladi.
- azobuyoq hosil bo'lish reaksiyasi.
- adipin kislota ajratib olinib (kons HCl) $T_{\text{suyuq}}=149-153^{\circ}\text{S}$ aniqlanadi.

8. Indometatsin.

- uning ishqordagi eritmasiga NaNO_2 va H_2SO_4 qo'shilsa to'q sariq, NaNO_2 va HCl qo'shilsa yashil rang hosil bo'ladi.
- IQ-spektrometrik usul.

9. Ergometrin va ergotamin

- ularga n-dimetilaminobenzaldegid qo'shib qizdirilsa ko'k rang hosil bo'ladi.
- malein kislota bariy gidroksid bilan tartrat kislota esa SN_3SOOK eritmasi bilan cho'ktirib aniqlanadi.

Miqdorini aniqlash.

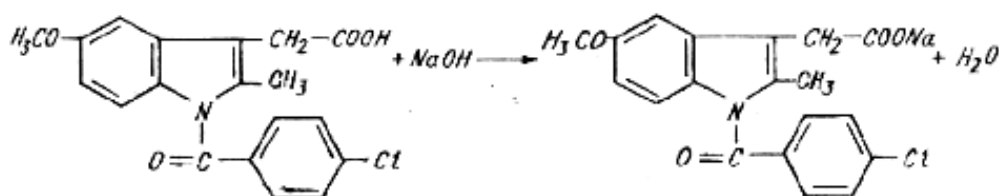
Fiziostigmin salitsilatning miqdori uning tarkibidagi salitsil kislota aosida neytrallash usuli bilan aniqlanadi. Ind-fenoltalein. Erituvchi spirt+SNSl₃.

Strixnin nitrat ham neytrallangan spirt va xloroform aralashmasida f-f ind. ishtirokida alkalimetrik usul bilan aniqlanadi.

Sekurinin nitrat ham alkalimetrik usul yordamida aniqlanadi.

Rezerpin va serotoninning miqdori suvsiz sharoitda kislotali-asosli titrlash usuli bilan aniqlanadi. Titrant 0,1M HSiO₄, ind.kristal binafsha rang.

Indometatsin miqdori uning atsetondagi eritmasini 0,1M NaOH bilan titrlash orqali aniqlanadi. Ind-fenoltalein.



Ergometrin maleat va ergotamin gidrotartratlarning miqdori suvsiz sharoitda kislotali-asosli titrlash usuli bilan aniqlanadi. Titrant 0,02 mol/l. HSiO₄, ind-kristall binafsha rang.

SHuningdek sanab o'tilgan dori moddalarning miqdorini aniqlash uchun SF, YUSSX, fotoelektroklorimetrik usullar ham tavsiya etilgan.

Ishlatilishi.

Fiziostigmin salitsilatning 0,25 –1% li suvli eritmasi ko'zni ichki bosimi oshganida uni tushirish uchun qo'llaniladi.

Strixnin nitrat MNS ni qo'zg'atuvchi modda sifatida, yurak faoliyati zaiflashganida, moddalar almashinuvi pasayib ketganida va boshqa kasalliklarni davolashda ishlatiladi. Sekurinin nitratning ta'siri ham strixninga o'xshash lekin undan birmuncha kuchsizroq ta'sir etib, zaxarliligi ham yuqori.

Rezerpin gipertoniya qon bosimini tushirish maqsadida ishlatiladi.

Serotonin turli patologik holatlarda, jumladan anemiya, trombosteniya kasalliklarini davolashda ishlatiladi.

Indometatsin faol antirevmatik ta'sirga ega bo'lib uni revmatizm, poliartrit, tromboflebit, podagra va boshqa yalliglanish kasalliklarni davolashda ishlatiladi. Ergometrin maleat va ergotamin tartrat bachadon mushaklarini qisqartirib, ginekologiya amaliyotida qo'llaniladi.

Dori turlari. fiziostigmin 0,25-1% li suvli eritma ko'z tomchisi, strixnin 1% li in'eksion eritma, sekurinin 0,002 g li tabletka va 0,2% li in'eksion eritma.

Saqlanishi.

Fziostigmin salitsilat, strixnin nitrat, sekurinin nitrat, rezerpin, ergometrin maleat, ergotamin gidrotartratlar "A" ro'yxati bo'yicha, serotonin va indometatsin "B" ro'yxati bo'yicha saqlanadi.

Nazorat savollari

1. Indol hosilalari bo'lgan dori moddalarining tasnifi?
2. Indol hosilalari bo'lgan dori moddalarining olinishi?
3. Indol hosilalari bo'lgan dori moddalarining tasvirlanishi va tahlil usullarini aniqlash?
4. Indol hosilalari bo'lgan dori moddalarining ishlatilishi va saqlanishi?

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 "Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalari" Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O'zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushego issledovatelya - ximika“, Leningrad, „Ximiya“, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennye sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.
8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

23. Mavzu: Pirazol, imidazol, imidazolin va 1,2,3-triazol hosilalari

Reja:

1. Pirazol qator dori moddalarini olinishi tahlil usullari.
2. Triazol dori vositalarini olinishi tahlili
3. Pirazol guruh dori moddalarini evropa farmakopeyasi bo'yicha tahlili.
4. Imidazol guruh dori moddalar tahlili
5. Imidazolin hosilalari tahlili
6. Bu guruh dori moddalarini mavjud bo'lgan tahlil usullari

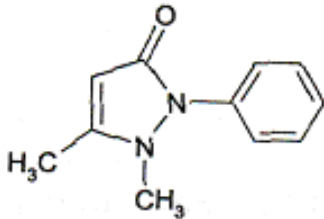
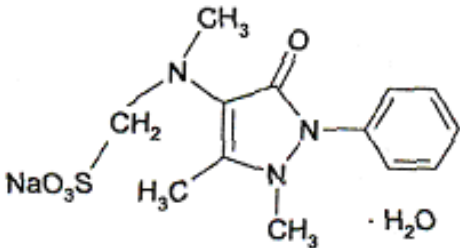
Tayanch iboralar: Pirazol qator dori moddalari, triazol, imidazol, imidazolin.

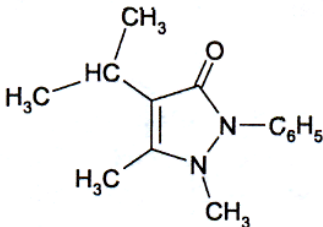
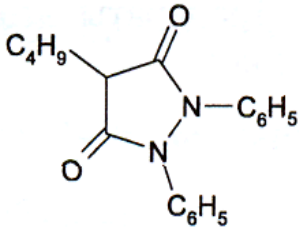
Pirazol kimyoviy tuzilishining birinchi va ikkinchi holatida azot samagan besh a'zoli geterotsiklik qalqa bo'lib, uning qisman yoki to'la gidrirlangan pirazolin va pirazolidin hosilalaridan antipirin, amidopirin, analgin va butadion preparatlari tibbiyotda analgetik modda sifatida qo'llanadi.



Pirazolning yuqorida nomi keltirilgann prepyatlari kuyidagi usullar bo'yicha olinadi.

PIRAZOL HOSILALARI

Kimyoviy tuzilishi	Sifat nazorati
	Fenazon (antipirin) - Phenazonum (amipyrinum) 1-Fenil-2,3-dimetilpirazon-5. Hidsiz, rangsiz kristallar yoki oq kristallik kukun. Suvda juda oson, spirt, xloroformda oson, efirda qiyin eriydi. Chinligi: 1) temir (III) xlorid bilan 2) nitrozoantipirin hosil bo`lishi bilan boruvchi elektrofil o`rin olish reaksiyasi (natriy nitrit reaktivi) 3) yodantipirin hosil bo`lishi Miqdoriy tahlil: 1) yodometriya 2) FEK Dori shakli: tabletka
	Metamizol-natriy (analgin) -Metamizolum natrium (analginum) 1-Fenil-2,3-dimetil-4-metilamino-pirazolon-5-1N-metansulfonat natriy. Oq yoki och sariq tusli kristallik kukun. Namlik ta'sirida tez parchalanadi. 1,5 qism suv, 160 qism 95% li spirtida eriydi; efir, xloroform va atsetonda deyarli erimaydi. Chinligi: 1) temir (III) xlorid, kumush nitrat va hk. bilan oksidlanish reaksiyasi 2) parchalanish mahsulotlari (oltingugurt (IV) oksidi, formaldegid) bo`yicha gidrolitik parchalanish reaksiyasi 3) IK-spektr

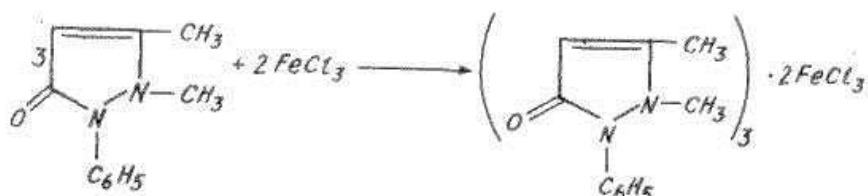
 	4) UB-spektr Miqdoriy tahlil: yodometriya Dori shakli: tabletka, in'eksiya uchun eritma. Propifenazon (Amidopirin) – Propyphenazonum (Amidopyrinum) 1-Fenil-2,3-dimetil-4-izopropil-pirazolon-5. Oq yoki och sariq tusli kristallik kukun. Suvda kam, spirt, metilenxlorid, xloroform va efirda oson eriydi. 107 – 109⁰C haroratda suyuqlanadi. Fenilbutazon (butadion) - Phenylbutazonum (butadionum) 1,2-Difenil-4-butilpirazolidin-dion-3,5. Oq yoki och sariq tusli oq kristallik kukun. Suvda deyarli erimaydi; spirtida qiyin, xloroform, efir, atseton va natriy gidroksid eritmasida oson eriydi; suyultirilgan kislotalarda deyarli erimaydi. Chinligi: 1) UB-spektr 2) IK-spektr 3) og'ir metall tuzlari bilan (mis) 4) kons.sulfat kislota ishtirokida azobenzol hosil bo'lishi bilan boruvchi natriy nitrit ishtirokidagi oksidlanish jarayoni (qizil rang). Miqdoriy tahlil: 1)bromatometriya 2)alkalimetriya

YUqorida nomi keltirilgann pirazol qator preparatlar kimyoviy tuzilishlari jihatidan birlariga yaqin bo'lsada, ammo ular molekulasidagi ko'rinishidan juda katta bo'lmagan o'zgarishlar preparatlarning kimyoviy xossalarining turlicha bo'lishiga ta'sir ko'rsatadi. Masalan, antipirinda kimyoviy xossasi jihatdan kuchsiz asos xossa mavjud.

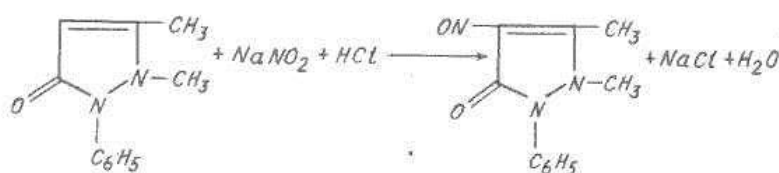
Unda S4 vaziyatdagi vodorod atomi birmuncha harakatchandir. SHuning uchun ham yod atomi yoki nitroza guruhiga engil almashinishi mumkin. S4vaziyatdagi vodorod atomini dimetilaminga almashinib amidopiringa yoki metilenbisulfit natriygga almashinib analginga o'tkazilishi bilan ularda kuchli qaytaruvchi xossa mavjud bo'ladi. Amidopiringa dimetilamin guruhi preparatda kuchli asos xossasi tug'diradi.

Butadionni molekula tuzilishida ikkita karbonil guruhining bo'lishi, S4 holatidagi vodorodni harakatchanligiga ta'sir ko'rsatib, unda kislota xossasini yaratadi.

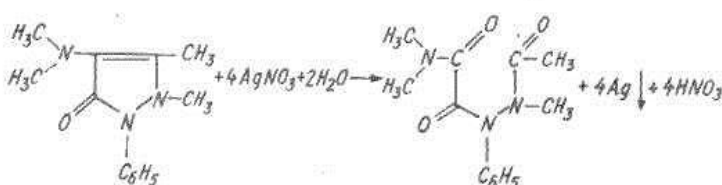
Preparatlarning yuqorida keltirilgann xossalaridan ularni chinligi va miqdorini aniqlashda keng foydalaniladi. Masalan, antipirinni temir (III) xlorid bilan qizil rangli kompleks birikma ferripirin moddasini hosil qilishi, uning chinligini aniqlashda asosiy reaksiyalar qatorida Davlat farmakopeyasidan o'rin olgan.



Antipirin chinligi yana Davlat farmakopeyasida keltirilgann xarakterli va boshqa pirazol guruhiga kiruvchi preparatlardan farqlantiruvchi reaksiyalardan, uning suyultirilgan xlorid yoki sulfat kislota ishtirokida natriy nitrit ta'sirida yashil rangli nitrozaantipirin hosil qilish reaksiyasi bo'yicha aniqlanadi.

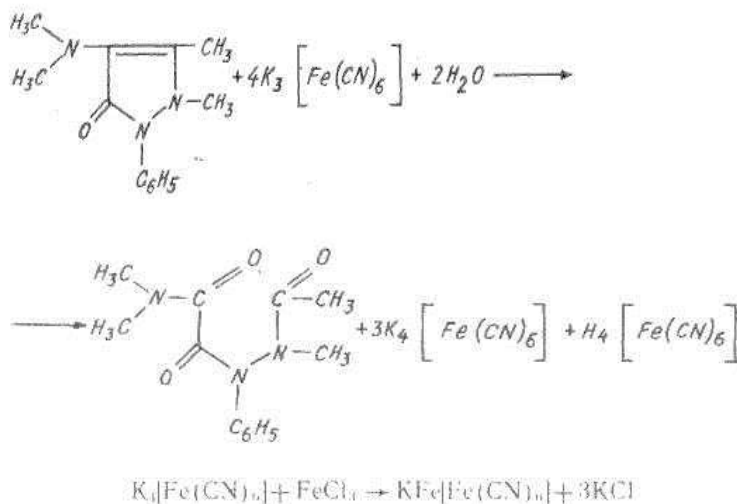


Davlat farmakopeyasida amidopirinining chinligini aniqlashda keltirilgann reaksiyalar umuman uning qaytaruvchanlik xossasiga asoslangan. Masalan, preparatning suvdagi eritmasi kumush nitrat eritmasi ta'sirida, avval ko'k binafsha rangga bo'yaladi, so'ngra esa qoramtir, kul rangli cho'kma holida erkin kumush ajralib chiqadi.



Amidopirinning eritmasi temir (III) xlorid ta'sirida oksidlanib tez o'tib ketadigan ko'k-binafsha rangga kiradi, so'ngra esa u qo'ng'ir cho'kma holida cho'kadi. Keyinchalik unga bir necha tomchi suyultirilgan xlorid kislota qo'shilganda, unda yana ko'k-binafsha rang paydo bo'ladi. Bu reaksiya bo'yicha amidopirin analgindan farqlanadi.

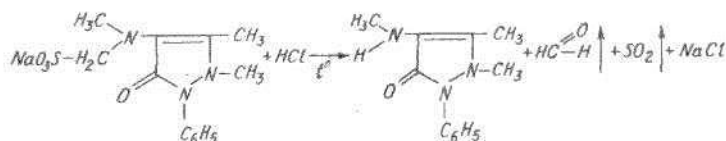
Amidopirin chinligini yana berlin lazuri hosil qilish reaksiyasi bo'yicha ham aniqlash mumkin. Bunda preparat eritmasiga kaliy geksatsianoferrat (III) va temir (III) xlorid eritmalarini qo'shganda to'q ko'k rangli kompleks tuz, berlin lazuri hosil bo'ladi.



Bu reaksiya xam amidopirinni qaytaruvchi xossasiga asoslangan bo'lib, uch valentli temir kompleks tuzi, kaliy geksatsianoferrat (III) ni uning ikki valentli tuzi kaliy geksatsianoferrat (II) gacha qaytaradi, u o'z navbatida temir(III) xlorid bilan ko'k rangli berlin lazurini hosil qiladi. YUqorida keltirilgann reaksiyalar amidopirinning chinligini aniqlashda asosiy reaksiyalar sifatida Davlat farmakopeyasiga kiritilgan.

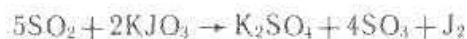
Davlat farmakopeyasida analginni isbotlash uchun keltirilgann reaksiyalar ham, uning qaytaruvchanlik xossasiga hamda undagi metilensulfanat natriy qoldig'ini aniqlashga asoslangan.

Preparat eritmasiga suyultirilgan xlorid kislota qo'shib isitilganda, sulfit anhidrid, keyin esa chumoli aldegidining hidi seziladi.



Analginga xlorid kislota ishtirokida 0,1 mol/l kaliy yodat eritmasi ta'sir ettirilsa, u avval to'q qizil rangga bo'yaladi, keyinchalik kaliy yodatni qo'shishni davom ettirilsa, undagi rang to'q tus oladi va qo'ng'ir cho'kma hosil bo'ladi.

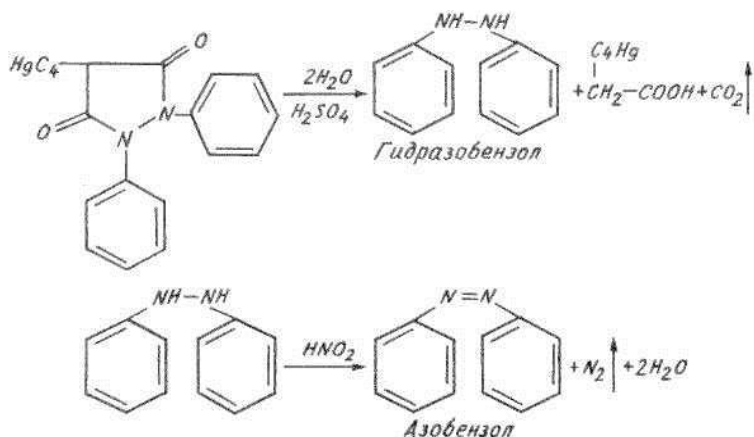
Cho'kma hosil bo'lishi kislotali muhitda preparat tarkibidan ajralib chiqqan sulfit anhidridi bilan ortiqcha qo'shilgan reaktiv o'rtasidagi reaksiya natijasida ajralib chiqqan erkin yod hisobigadir.



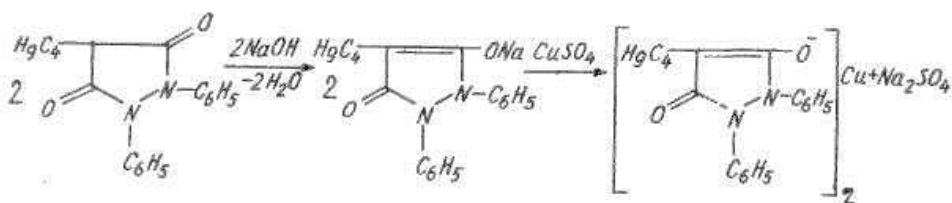
Yana analginning chinligini aniqlash uchun uning suvdagi eritmasiga suyultirilgan xlorid kislota va xloramin eritmasi qo'shilsa, aralashma ko'k rangga bo'yaladi. Keyinchalik uni isitilsa, sariq rangga o'tadi. Bu reaksiya ham analginning qaytaruvchanlik xossasiga asoslangan.

Preparattarkibidagi natriy ionini odatdagicha rangsiz alangani sariq rangga bo'yashidan bilinadi.

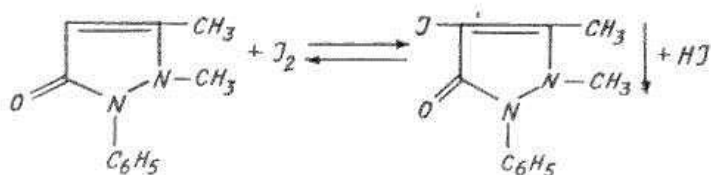
Butadionning chinligini aniqlashda uning konsentrlangan sulfat kislotadagi eritmasi bilan natriy nitrit o'rtasidagi reaksiyadan foydalaniladi. Bunda butadionning oksidlanishi natijasida avval to'q sariq, keyin esa to'q qizil rangga o'tib ketadigan azobo'yoq turidagi azobenzol birikmasi bilan bir qatorda erkin azot pufakchalari ajralib chiqishi kuzatiladi.



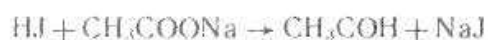
Butadion molekulasida S₄ holatdagi vodorod atomi harakatchan bo'lib, ishqoriy metallar bilan suvda eruvchan tuzlar, og'ir metallar bilan esa turli rangli suvda erimaydigan tuzlar hosil qiladi. Butadionning bu xossasidan Davlat farmakopeyasi uning mis(II)sulfat bilan och havo rangli cho'kmaga o'tib ketuvchi kul rangli cho'kma hosil qilish reaksiyasidan, preparatning chinligini aniqlashda foydalanishni tavsiya qiladi. Bu reaksiyani amalga oshirishdan avval, butadionni natriy gidroksidning 0,1 mol/l eritmasida eritiladi.



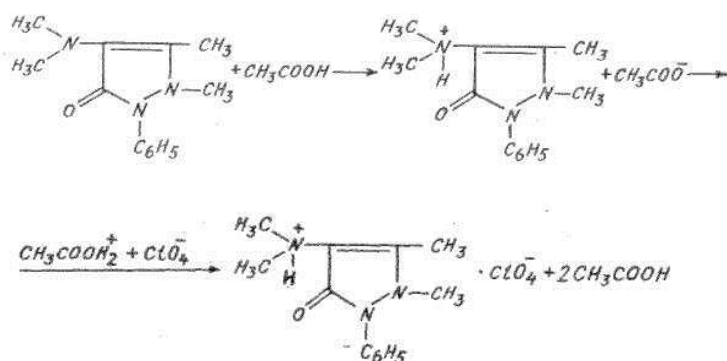
Pirazol qator preparatlarning miqdorini aniqlashda adabiyotda ko'p turli kimyoviy va fizik-kimyoviy usullar keltirilgann. Biroq bu erda farmatsevtika tahlilida keng qo'llanadigan va Davlat farmakopeyasidan asosiy usul sifatida o'rin olgan, shuningdek, ba'zi boshqa muhim usullar bilan tanishtirib o'tiladi, Antipirinning miqdorini aniqlashda hozirgacha o'z qiymatini saqlab kelayotgan yodometrik usul keng qo'llaniladi. Bu usul bo'yicha ma'lum miqdordagi antipirinning suvdagi eritmasiga aniq va ortik hajmda 0,1 mol/l yod eritmasi qo'shib, uni chayqatiladi, natijada qo'ng'ir rangli cho'kma holida 4-yodantipirin cho'kadi. Keyinchalik uni filtrlab va filtratdagi reaksiyaga kirishmay qolgan yodning ortiqchasi natriy tiosulfatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



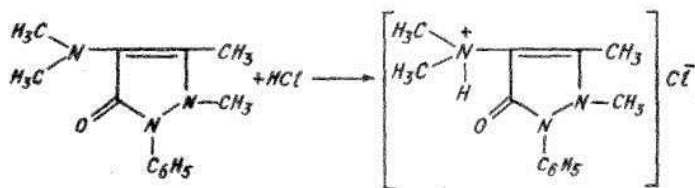
Reaksiyadan ajralib chiqqan yodid kislota kuchli qaytaruvchi xossaga ega bo'lganligi tufayli reaksiya qaytar bo'lishi mumkin, shuningdek cho'kma holida hosil bo'lgan yodantipirin esa o'ziga ma'lum miqdorda yodni biriktirib olib, tahlilning noto'g'ri chiqishiga sabab bo'ladi. SHuning uchun ham preparatni aniqlashda yodid kislotasini neytrallash maqsadida unga natriy atsetat, cho'kmani ekstraksiya qilish uchun esa xloroform solinadi.



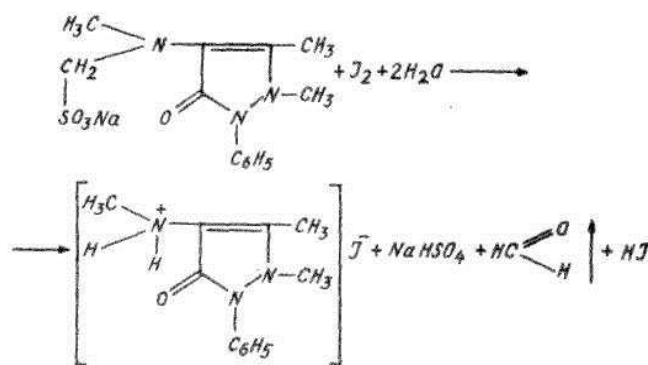
Amidopirinning miqdorini Davlat farmakopeyasi ko'rsatmasiga ko'ra suvsiz muhitda kislota-asos titrlash usuli bo'yicha aniqlanadi. Bunda ma'lum miqdordagi preparatning suvsiz sirka kislotadagi eritmasi tropeolin 00 indikator ishtirokida suyuqlik binafsha rangga o'tguncha perxlorat kislotaning suvsiz sirka kislotadagi 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



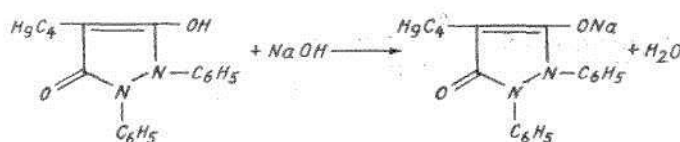
Preparatning asos xossasidan foydalanib, uni neytrallash usuli bo'yicha metiloranj bilan metilen ko'ki indikatorlar aralashmasi ishtirokida bevosita xlorid kislotasining 0,1 mol/l eritmasi bilan suyuqlik qizil-binafsha rangga o'tguncha titrlab ham miqdorini aniqlanadi.



Analginning miqdori undagi sulfit kislota qoldig'n asosida yodometrik usul bo'yicha aniqlanadi. Bunda preparatning spirtidagi eritmasi 0,01 mol/l xlorid kislota ishtirokida suyuqlik sariq rangga bo'yalguncha yodning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



Butadionning miqdorini Davlat farmakopeyasida keltirilgann neytrallash usuli bo'yicha uning spirtidagi yoki atsetondagi eritmasini fenoltalein indikator ishtirokida natriy gidroksidning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlab aniqlanadi.



Antipirin, amidopirin va analgin tibbiyotda og'riq qoldiruvchi, organizmda harorat pasaytiruvchi va yallig'lanishga qarshi modda sifatida keng qo'llanadi. Ularni bosh og'rig'i, nevrалgiya, artrit, miazit, radikulit, gripp, bod va boshqa ba'zi kasalliklarni davolashda tavsiya etiladi. Amidopirin antipirindan o'zining birmuncha faol ta'sir ko'rsatishi, analgin esa yana, suvda yaxshi eruvchanligi bilan farqlanadi. Antipirinni 0,5 g, amidopirinni 0,25—0,3 g, analginni esa 0,25—0,5 g dan kuniga 2—3 marta kukun va tabletka holida ichiriladi.

Analginning 25% yoki 50% li eritmasi 2 ml dan mushak orasiga yoki venaga kuniga 2—3 marta yuboriladi. Ularni boshqa dorilar bilan, jumladan fenatsetin, fenobarbital, kofein, papavyorin gidroksid, dibazol hamda o'zlarining birbirlari bilan bo'lgan aralashmasi holida ko'p ishlatiladi.

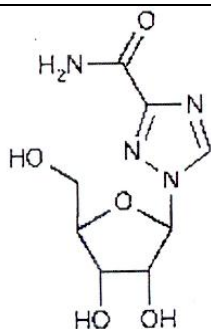
Butadionni asosan bodning o'tkir ko'rinishida, revmatoid poliartritda, podagra va boshqa ba'zi kasalliklarni davolashda qo'llanadi. Uny 0,1—0,15 g dan kuniga 4—6 marta ichiriladi.

YUqorida nomi keltirilgann preparatlar kukun va tabletka holida, antipirin va amidopirinni 0,25 g dan, analginni 0,5 g dan, butadionni esa 0,15 g dan chiqariladi. Analginni yana in'eksiyalarda ishlatish uchun 1 va 2 ml dan 25% va 50% li eritmasi ampulalarda chiqariladi. Preparatlarning barchasi «B» ro'yxati bo'yicha saqlanadi.

Antipirin, amidopirin va analgin yorug'lik nurlari ta'siridan himoya qilinishi zarur.

TRIAZOLNING TIBBIYOTDA QO'LLANILADIGAN HOSILALARI

Kimyoviy tuzilishi	Sifat nazorati



Ribavirin (virazol)-Ribavirinum

1-β-D-ribofuranozil-1N-1,2,4-triazol-3-karboksamid

Oq kristall kukun. Suvda oson, 96% li etil spirtda kam eriydi.

CHinligi:

1. IQ - spektrometriya
2. YUQX usuli

Miqdori: YUSSX usuli

Ishlatilishi: Virusga qarshi vosita

Flukonazol-Fluconazolum

2-(2,4-diflorfenil)-1,3-bis(1N-1,2,4-triazol-1-il)-2-propanol

Oq yoki sargʻish oq rangli kristall kukun.

Suvda amalda erimaydi, izopropil spirtda kam, xloroform, etil spirt, atsetonda eriydi, metil spirtda oson eriydi.

CHinligi:

1. IQ -spektrometriya usuli
2. UB –spektrometriya usuli

Miqdori:

1. suvsiz muxitda kislota asos titrlash usuli
2. YUSSX usuli

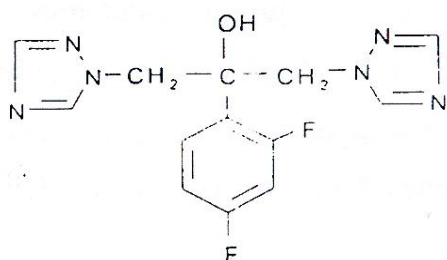
Ishlatilishi: zamburugʻ kasalligiga qarshi vosita

Famotidin –Famotidinum

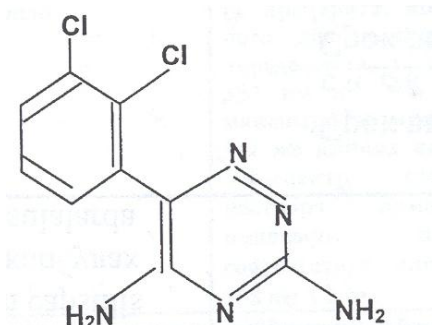
N'-(aminosulfonil)-3-[[[2-[(diaminometilen)-amino]4-tiazolil]metil]tio]-[1-amino-3-[[[2-[(diaminometilen)amino]-4-tiazolil]-metil]tio]-propiliden]sulfamid

Oq - sargʻish kristall kukun.

Dimetilformamid va muzlatilgan sirka kislotada oson, metanolda kam, suvda juda kam, atseton, 96% li spirt, xloroform, efir va etilatsetatda amalda erimaydi.



Autors: Juraeva A.A., Muhitdinova K.Sh., R.A.Xusainova, U.M.Tillaeva



1. IQ -smektrometriya usuli
2. UB –spektrometriya usuli

Ishlatilishi: Oshqozon va oʻn ikki barmoq ichak yara kasalliklarida qoʻllaniladi

3,5-diamino-6-(2,3-dichlorophenyl)-1,2,4-triazine

Oq yoki deyarli oq kristall kukun.

Etanol, metanolda oson, suvda kam eriydi.

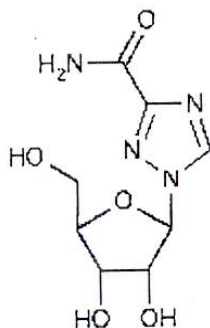
CHinligi: Spektrofotometrik usul

Miqdori: Spektrofotometrik usul

Ishlatilishi: tutqanoqqa qarshi vosita

Dori shakli: 25 mg, 50 mg, 100 mg tabletka

1-β-D-ribofuranozil-1N-1,2,4-triazol-3-karboksamid


$$\text{C}_8\text{H}_{12}\text{N}_4\text{O}_5$$

244,21

Oq kristall kukun. Suvda oson, 96% li etil spirtda kam eriydi.

Ribavirin (virazol) chinligi IQ spektrometrik usulda aniqlanadi. 3 mg atrofida aniq tortma olib 100 mg maydalab quritilgan kaliy bromid bilan plastinka hosil qilib, 3800 dan 650 cm^{-1} maydon oralig'ida IK spektrlari yoziladi. Tekshiriluvchi namuna IK spektri standart namuna eritmasi spektrlari bilan mos kelishi lozim.

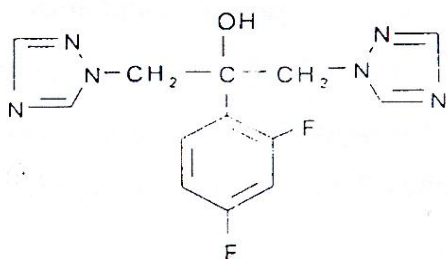
CHinligi yana yupqa qatlam xromatografiya usulida aniqlanadi. Silikagel G plastinkasiga 10 mkg dan tekshiriluvchi va standart eritma namunasi tomiziladi, quritilib so'ng atsetonitril – ammoniy xlorid (9:2) aralashmasi solingan kameraga solinadi. Eritma frontga tomon ko'tarilgandan so'ng kameradan olib 15 minut quritiladi. 0,5 ml anizaldegid, 0,5 ml sulfat kislota, 0,1 ml muz. sirka kislota va 9 ml spirtli eritmalaridan foydalanib purkaladi. Hosil bo'lgan dog' vizual aniqlanadi.

Ribavarin miqdori yuqori samarali suyuqlik xromatografik usulda aniqlanadi. Bunda tekshiriluvchi eritma standart namuna eritmasi bilan taqqoslab aniqlanadi.

Tibbiyotda virusga qarshi vosita sifatida qo'llaniladi.

FLUKONAZOL-FLUCONAZOLUM

2-(2,4-diflorfenil)-1,3-bis(1N-1,2,4-triazol-1-il)-2-propanol



Oq yoki sarg'ish oq rangli kristall kukun. Suvda amalda erimaydi, izopropil spirtida kam, xloroform, etil spirt, atsetonda eriydi, metil spirtida oson eriydi.

Flukonazol chinligi IQ – spektrometrik usul va UB- spektrofotometrik usullarda aniqlanadi. Xar ikkala usullarda xam tekshiriluvchi eritma standart eritma namunasi bilan taqqoslab aniqlanadi. Preparat chinligi 220 nm dan 340 nm to'lqin uzunligi oralig'ida optik zichligi aniqlanadi.

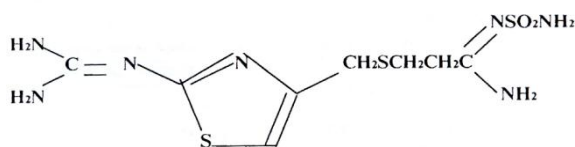
Flukonazol miqdori titrometrik usulda aniqlanadi. Buning uchun 0,11 g preparat 60 ml muz. sirka kislota eritilib, 0,1 M xlorid kislota bilan potensiomertik titrlab aniqlanadi.

Miqdori zamonaviy usullardan yuqori samarali suyuqlik xromatografiya usulida ham aniqlanadi.

Tibbiyotda zamburug'larga qarshi vosita sifatida keng qo'llaniladi.

FAMOTIDIN –FAMOTIDINUM

N'-(aminosulfonil)-3-[[[2-[(diaminometilen)-amino]4-tiazolil]metil]tio]-[1-amino-3-[[[2-[(diaminometilen)amino]-4-tiazolil]-metil]tio]-propiliden]sulfamid



Oq - sargʻish kristall kukun. Dimetilformamid va muzlatilgan sirka kislotada oson, metanolda kam, suvda juda kam, atseton, 96% li spirt, xloroform, efir va etilatsetatda amalda erimaydi.

Famotidin chinligi UB – spektrometrik usulda aniqlash uchun 265 nm da maksimum va minimum nur yutish koʻrsatkichlari standart namuna eritmasi bilan solishtirib aniqlanadi.

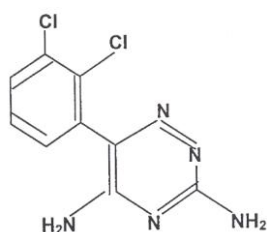
Preparat maydalab quritilgan kaliy bromid bilan plastinka hosil qilib, 400 dan 4000 cm^{-1} maydon oraligʻida IK spektrlari yoziladi. Tekshiriluvchi namuna IQ spektri standart namuna eritmasi spektrlari bilan mos kelishi lozim.

Famotidin miqdori suvsiz muhitda kislota asos titrlash usulida aniqlanadi. 250 mg famotidin aniq tortma torib olinadi va 80 ml sirka kislotada eritilib 0,1 N xlorid kislota bilan titrlanadi. Ekvivalent nuqta potensiometrik usulda topiladi.

Famotidin oshqozon yarasiga qarshi vosita boʻlib, oshqozon va oʻn ikki barmoq ichak kasalliklarida keng qoʻllaniladi.

LAMOTRIDJIN – LAMOTRIDJINUM

3,5-diamino-6-(2,3-dixlorfenil)-1,2,4-triazin

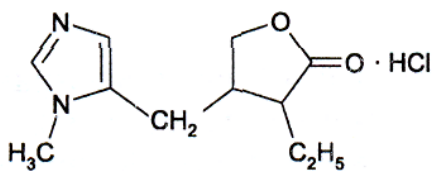


Oq yoki deyarli oq kristall kukun. Etanol, metanolda oson, suvda kam eriydi.

Lamotridjin chinligi va miqdori spektrofotometrik usulda aniqlanadi. Bunda 308 nm ± 2 toʻlqin uzunligida maksimum nur yutish koʻrsatkichiga ega.

Tibbiyotda tutqanoqqa qarshi vosita sifatida qoʻllaniladi.

Kimyoviy tuzilishi	Sifat nazorati



Pilokarpin gidrokslorid -Pilocarpini hydrochloridum

(3S,4R)-3-etil-4-[1-metil-1H-imidazol-5-il)metil]digidro-3H-furan-2-on gidrokslorid yoki (3-etil-4,5-digidrofuranon-2)-metilen-1-metil-imidazol gidrokslorid.

Rangsiz kristallar yoki oq kristallik kukun. Gigroskopik. Suvda juda oson, spirtida oson eriydi; efir va xloroformda deyarli erimaydi.

Chinligi:

- 1) IK-spektr
- 2) UB-spektr
- 3) umumalkaloid reaktivlari bilan reaksiya
- 4) Xelch namunasi (xromperoksid bilan reaksiya)
- 5)gidroksam reaksiyasi

Miqdoriy tahlil:

- 1) Suvsiz muhitda kislota-asosli titrlash
- 2) FEK
- 3) spektrofotomeriya

Dori shakli: ko`z tomchilari, ko`z uchun surtma dori, ko`z polimer pardasi.

Lozartan kaliy-Lozartanum

2-butil-4-xlor-1-[[2'-(1N-tetrazol-5-il)[1,1'-bifenil]-4-il]metil]-1N-imidazol-5-metanol

Oq yoki deyarli oq kristall kukun.

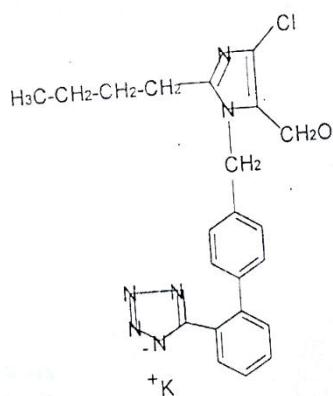
Etanol, metanol va suvda eriydi.

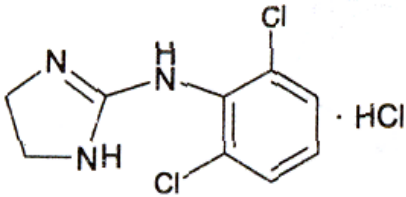
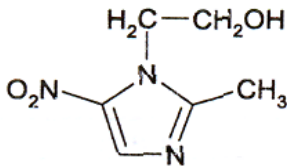
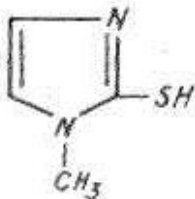
CHinligi:

1. IQ-spektrofotometrik usul
2. Kaliy ioniga xos sifat reaksiya

Miqdori: Suvsiz muhitda kislota asos titrlash (potensiometrik titrlash) usuli

Ishlatilishi: angiotenzin II retseptorlar

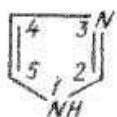


	antagonisti
	Klonidin gidrokslorid (klofelin) -Clonidini hydrochloridum (clophelinum) 2-(2,6-Dixlorfenilamino)-2-imidazolin gidrokslorid. Oq kristallik kukun. Suvda eruvchan; spirtda qiyin eriydi. Chinligi: 1) UB-spektr 2) xlor ionini aniqlash Miqdoriy tahlil: 1) Suvsiz muhitda kislota-asosli titrlash 2) spektrofotometriya Dori shakli: tabletka, in'eksiya uchun eritma, ko`z tomchilari. Metronidazol – Metronidazolum 1-(β-Oksietil)-2-metil-5-nitroimidazol. Oq yoki och yashil rangli kristallik kukun. Suvda kam, spirtda qiyin eriydi. Chinligi: 1) preparatning ishqoriy eritmasi natriy nitroprussid bilan rangli mahsulotlar hosil qiladi. 2) azobo`yoq hosil bo`lishi 3) UB-spektr 4) pikrin kislota bilan reaksiya Miqdoriy tahlil: 1) Suvsiz muhitda kislota-asosli titrlash 2) Spektrofotometriya Dori shakli: tabletka, in'eksiya va infuziya uchun eritma, gel, krem.
	
	

	MERKAZOLIL - Mercasolilum 1 – metil – 2-merkaptimidazol Kuchsiz o‘ziga xos hidli va taxir mazali, oq yoki biroz sarg‘imtir kristall kukun bo‘lib, suvda, spirta, xloroformda engil eriydi, efirda kam eriydi. U 144—147°S haroratda suyuqlanadi. CHinligi: 1. Mis (II) sulfat bilan kul rang va qo‘rg‘oshin atsetat bilan sariq rangli suvda erimaydigan tuz hosil qilish reaksiyasi 2. Natriy nitroprussid bilan yashil rangga o‘tuvchi sariq rangli birikma hosil qilish reaksiyasi Miqdori: Bevosita neytrallash usuli Ishlatilishi: Antitireoidin vosita ETIMIZOL - Aethimizolum Bis—(metilamid)-!-etilamidazol-4, 5-dikarbon kislota Etimizol hidsiz, oq yoki biroz sarg‘imtir kristall kukun bo‘lib, suvda kam eriydi, spirt va atsetonda eriydi, xloroformda engil eriydi. 142, 145°S haroratda suyuqlanadi. CHinligi: 1. Natriy gidroksid yordamida qizdirib, hosil bo‘lgan metilaminni o‘ziga xos hidi bo‘yicha aniqlash 2. Qizil lakmus qog‘ozini ko‘k rangga bo‘yash Miqdori: Neytrallash usuli DIKARBAZIN - Dicarbazidum 5-(3,3-dimetiltiazeno) imidazol-4-karboksamid Oq yoki och – sariq rangli kristall kukun. Suv va 96% li etanolda kam eriydi. CHinligi: 1. IQ- spektrometrik usul

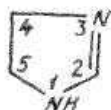
	2. UB- spektrometrik usul Miqdori: Suvsiz muhitda kislota asos titrlash usuli

Imidazol birinchi va uchinchi holatda azot atomi saqlagan besh a'zoli geterotsiklik halqa bo'lib, u turli tabiiy va sintetik moddalar molekula tuzilishining asosini tashkil qiladi.



Imidazolni tabiiy hosilalaridan pilokarpin alkaloidining gidrokslorid tuzi, sintetik preparatlardan esa merkazolil, metronidazol va etimizollar turli kasalliklarni davolashda keng qo'llanadi.

Imidazoldagi ikkita qo'sh bog'dan bittasi, to'la gidrirlanmagan hosilasi imidazolin halqasini tashkil qiladi.

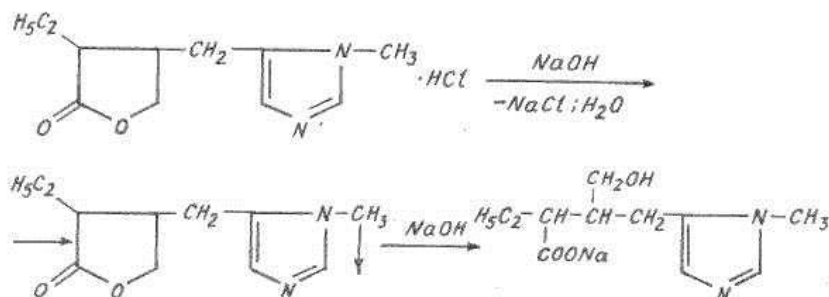


Imidazolin hosilalaridan sintez yo'li bilan olingan klofelin tibbiyotda kuchli gipotenziv modda sifatida keng qo'llanadi.

IMIDAZOLNING TABIIY PREPARATLARI

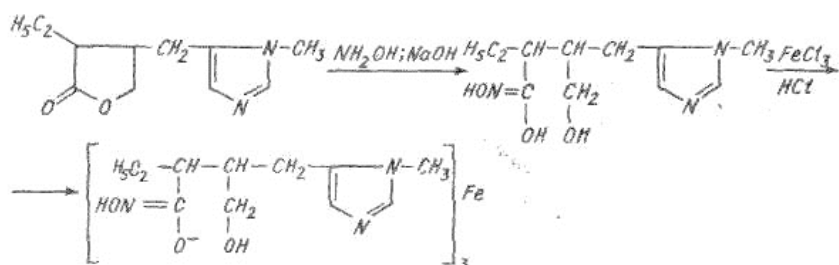
Pilokarpin alkaloidi janubiy Amerikada o'sadigan *Pilocarpus jaborandi* va *Pilocarpus* ning boshqa turlarining (*R. pennatifolius*, *R. spicatus* va boshqalar) bargida uchraydi. O'simlikda pilokarpindan tashqari izopilokarpin, pilokarpidin, pilozin, yaborin va ularga o'xshash yana boshqa alkaloidlar ham bo'ladi. Alkaloidlar yig'indisining umumiy miqdori o'simlikning turiga qarab 0,6% dan 0,9% gacha bo'ladi. Ularning taxminan 90% ni pilokarpin alkaloidi tashkil qiladi.

Preparatning konsentrlangan eritmasi natriy gidroksid eritmasi ta'sirida moysimon holida pilokarpin asos ajralib chiqadi. U ishqorning ortiqchasida erib, pilokarp kislota tuziga o'tadi:



Pilokarpin gidroxloridning chinligini aniqlashda quyidagi reaksiyalardan foydalaniladi. Uning suvdagi eritmasiga sulfat kislota ishtirokida vodorod peroksid, benzol va bir-ikki tomchi kaliy dixromat eritmasi qo'shib chayqatilsa, aralashmadagi benzol qatlami ko'k-binafsha rangga bo'yaladi. Bu rang pilokarpinning bksidlanishi natijasida peroksid turidagi birikma hosil bo'lishi hisobiga, deb tushuniladi.

Davlat farmakopeyasida keltirilgan ushbu reaksiyadan tashkari, pilokarpindagi besh a'zoli lakton halqasiga xos temir gidroksamat tuzi hosil qilish reaksiyasidan foydalaniladi. Bunda preparat eritmasiga gidroksilaminning natriy gidroksiddagi eritmasi va temir (III) xlorid eritmasi qo'shib, so'ngra suyultirilgan xlorid kislota ta'sir ettirilsa, qizil-binafsha rangli temirgidroksamat tuzi hosil bo'ladi.

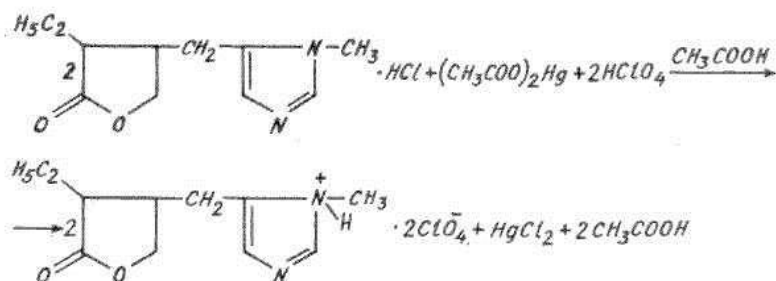


Temir-gidroksamat hosil qilish reaksiyasidan preparatning miqdorini fotokolorimetrik usul bo'yicha aniqlashda ham foydalaniladi.

Pilokarpin gidroxloridning chinligini yana uning ishqoriy muhitda natriy nitroprussid bilan qizil olcha rangli birikma hosil qilishi bo'yicha ham aniqlanadi. Bo' reaksiyadan preparatning miqdorini fotokolorimetrik usul bo'yicha aniqlashda ham foydalaniladi.

Preparatdagi xlor ionini odatdagicha kumush xlorid holida cho'ktirib aniqlanadi.

Pilokarpin gidroxloridning miqdorini ko'pchilik alkaloidlarga xos suvsiz sharoitda kislota-asos titrlash usuli bo'yicha aniqlanadi. Buning uchun ma'lum miqdordagi preparatni suvsiz atsetat kislota-dagi eritmasini simob (II)atsetat va kristall binafsha indikator ishtirokida perxlorat kislotasining 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



Preparatning miqdorini yana uning tarkibidagi vodorod xloridga asoslanib, neytrallash usuli bo'yicha aniqlash mumkin. Buning uchun ma'lum miqdordagi preparatni neytrallangan spirtida eritib, fenolftalein indikator ishtirokida natriy gidroksidning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.

Pilokarpin gidroxlorid asosap ko'z kasalliklarida (glaukoma) ko'z ichki bosimini pasaytiruvchi va ko'z qorachig'ini toraytiruvchi modda sifatida 1—2% li eritma holida yoki 1—5% li surtma dori shaklida ishlatiladi. Preparat og'zi mahkam yopiladigan idishlarda «A» ro'yxati bo'yicha saqlanadi.

Lozartan kaliy preparatining chinligi 4000 sm^{-1} dan 600 sm^{-1} gacha maydon oralig'ida IQ – spektrofotometrik usulda aniqlanadi. Olingan natija ishchi standart namuna natijasi bilan taqqoslanadi.

Kaliy ioniga xos reaksiya, 0,1 g namuna 2 ml suvda eritilib, muzda sovutiladi, ustiga 15% li vino kislota eritmasi qo'shiladi va bir necha daqiqaga qo'yib qo'yiladi. Natijada oq kristall cho'kma xosil qiladi.

Lozartan kaliy miqdori suvsiz muxitda kislota asos titrlash usulida aniqlanadi. Ekvivalent nuqta potentsiometrik usulda topiladi.

Tibbiyotda angiotenzin II retseptorlarning antagonisti sifatida qo'llaniladi.

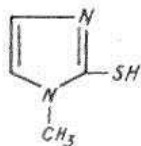
IMIDAZOL VA IMIDAZOLINNING SINTETIK PREPARATLARI

Imidazol va imidazolinning sintetik preparatlariga merkazolil, metronidazol, etimizol va klofelin kirib, ular turli usullar bo'yicha olinadi.

MERKAZOLIL

Mercasolilum

1 – metil – 2-merkaptimidazol



$\text{C}_4\text{H}_6\text{N}_2\text{S}$

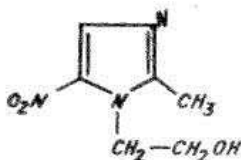
M.M. 114,17

Merkazolil kuchsiz o'ziga xos hidli va taxir mazali, oq yoki biroz sarg'imtir kristall kukun bo'lib, suvda, spirtida, xloroformda engil eriydi, efirda kam eriydi. U $144\text{--}147^\circ\text{S}$ haroratda suyuqlanadi.

METRONIDAZOL

Metronidasolum

2- metil-5- nitroimidazol — 1- etanol



$\text{C}_6\text{H}_9\text{N}_3\text{O}_3$

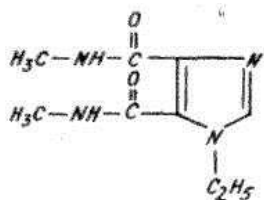
M.M. 171,17

Metronidazol hidsiz, oq yoki biroz sarg'imtir kristall kukun bo'lib, suvda eriydi, spirt, xloroform va efirda kam eriydi. $159\text{--}163^\circ\text{S}$ haroratda suyuqlanadi.

Etimizol

Aethimizolum

Bis—(metilamid)-1-etilamidazol-4, 5-dikarbon kislota



$C_9H_{14}N_4O_2$

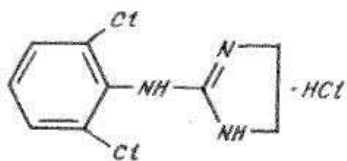
M.m. 210,24

Etimizol hidsiz, oq yoki biroz sargʻimtir kristall kukun boʻlib, suvda kam eriydi, spirt va atsetonda eriydi, xloroformda engil eriydi. 142, 145°S haroratda suyuqlanadi.

KLOFELIN

Clophelinum

2- (2, 6-dixlorfenilamin)-2-imidazolin, gidroxlid



$C_9H_9Cl_2N_3 \cdot HCl$

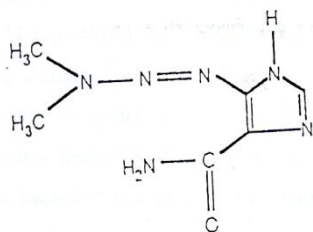
M.m. 266, 60

Klofelin oq kristall kukun boʻlib, suvda eriydi, spirta qiyin eriydi, xloroform va efirda esa erimaydi.

DIKARBAZIN

Dicarbazidum

5-(3,3-dimetiltiazeno) imidazol-4-karboksamid

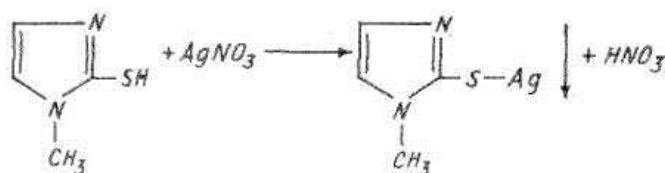


$C_6H_{10}N_6O$

M.m. 182,19

Oq yoki och – sariq rangli kristall kukun. Suv va 96% li etanolda kam eriydi.

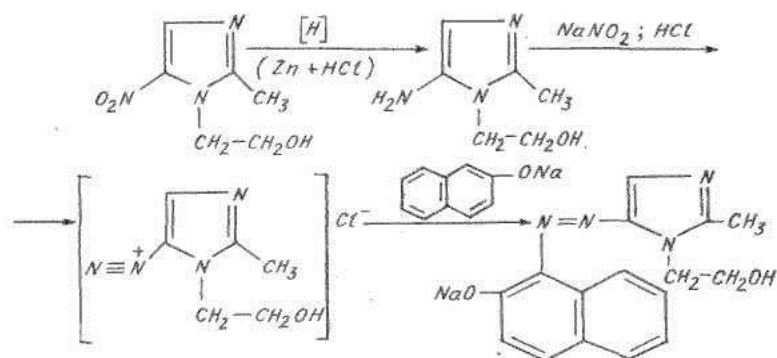
Imidazol guruh preparatlarining chinligini aniqlashda quyidagi reaksiyalardan foydalaniladi. Masalan, Davlat farmakopeyasi koʻrsatgan usul boʻyicha merkazolilni undagi sulfidrin guruhi asosida kumush nitrat eritmasi taʼsirida oq choʻkma holida choʻktirib bilinadi:



Choʻkma nitrat kislotaning ortiqchasida erib ketadi. Merkazolil shu xilda mis (II) sulfat bilan kulrang, koʻrgʻoshin atsetat bilan esa sariq rangli suvda erimaydigan tuzlar hosil qiladi.

Merkazolilning natriy gidroksidagi eritmasi natriy nitroprussid bilan yashil rangga oʻtib ketuvchi sariq rangli birikma hosil qiladi. Keyinchalik unga atsetat kislota qoʻshilsa, yorqin koʻk rangga oʻtadi.

Metronidazolning chinligi uning tarkibidagi nitroguruh asosida azoboʻyoq hosil qilish reaksiyasi boʻyicha aniqlanadi. Bunda avval nitroguruhni rux kukuni va xlorid kislota ishtirokida aminoguruhgacha qaytarib, soʻngra uni diazotirlab, β -naftolning ishkordagi eritmasi qoʻshilganda, qizil, toʻk sariq rangli azoboʻyoq hosil qiladi.

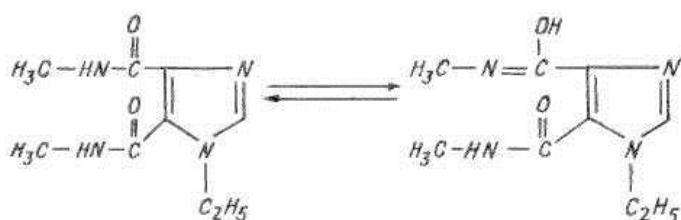


Metronidazol pikrin kislota bilan 148—153°S haroratda suyuqlanib ketadigan sargʻimtir oq choʻkma holda qoʻsh molekulyar tuz hosil qiladi. Preparatning chinligini spektrofotometriya usuli boʻyicha ham aniqlash mumkin. Uning 0,001% spirtidagi eritmasi 312 nm toʻlqin uzunligida maksimum nur yutadi.

Etimizoldagi metilamid guruhlarini natriy gidroksid yordamida qizdirish orqali parchalab va undan ajralib chikkan metilaminni oʻziga xos hidi boʻyicha yoki suv bilan hoʻllangan qizil lakmus qogʻozini koʻk rangga boʻyashidan bilinadi.

Etimizol koʻpchilik uchlamchi azot saqlagan geterotsiklik birikmalarga oʻxshash turli organik boʻyoq moddalar bilan har xil rangli qoʻsh molekulyar birikmalar hosil qiladi. Masalan, preparatning suvdagi eritmasiga 0,1% li bromtimol koʻki va xloroform qoʻshib chayqatilsa, xloroform qatlami sariq rangga boʻyaladi.

Etimizol molekulasidagi metilamid guruhlari hisobiga, unda kuchsiz kislota xossasi mavjud.

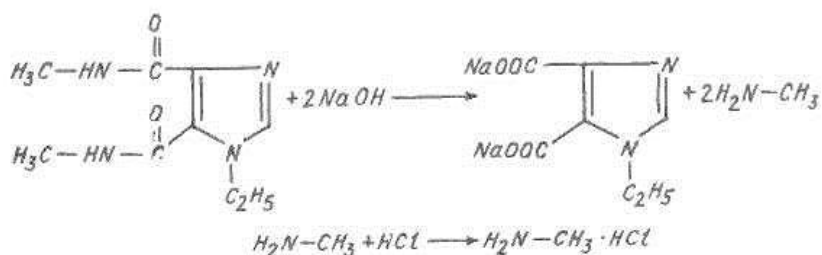


SHuning uchun ham preparat og'ir metall tuzlari (mis (P)sulfat, kobalt xlorid va boshqalar) bilan har xil rangli tuzlar hosil qiladi.

Klofelinning chinligi spektrofotometriya usuli bo'yicha aniqlanadi. Uning 0,02% li suvdagi eritmasining maksimum nur yutishi 272 nm va 280 nm to'liq uzunligi sohalarida bo'ladi.

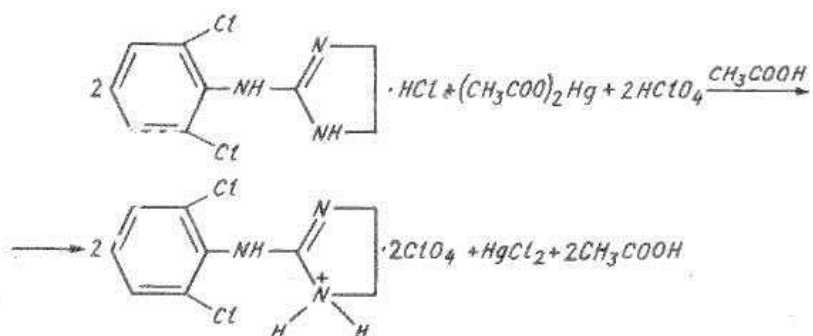
Klofelindagi xlor ionini nitrat kislota muhitida kumush xlorid oq pishloqsimon cho'kma holida cho'ktirib aniqlanadi. Bu erda ko'rilayotgan preparatlarning miqdori turli usullar bo'yicha aniqlanadi. Masalan, merkazolilning miqdorini purin alkaloidlari, teofillin va teobrominlarga o'xshash bavoita neytrallash usuli bo'yicha aniqlanadi. Bunda ma'lum miqdordagi preparatning suvdagi eritmasiga kumush nitrat eritmasi qo'shiladi va reaksiya natijasida ekvivalent miqdorida ajralib chiqqan nitrat kislota natriy gidroksidning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi (reaksiya preparatning chinligini aniqlashda keltirilgan).

Etimizolning miqdori vaqtinchalik farmakopeya makolasida keltirilgan neytrallash usuli bo'yicha aniqlanadi. Bunda ma'lum miqdordagi preparatning namunasi natriy gidroksidning 30% li eritmasi ta'sirida gidrolizlanadi va natijada ajralib chiqqan metilaminni suv bug'lari yordamida sovutgich orkali ma'lum xajm 0,1 mol/l xlorid kislota eritmasi solingan, kabul qiluvchi kolbaga haydaladi. Metilagiin to'la haydalgandan so'ng, kolbadagi reaksiyaga kirishmay qolgan kislota ning ortiqchasini natriy gidroksidning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



Metronidazol va klofelinning miqdori suvsiz muhitda kislota-asos titrlash usuli bo'yicha aniqlanadi. Bu usul bo'yicha metronidazolni aniqlashda erituvchi sifatida suvsiz sirka kislota, klofelinni aniqlashda esa suvsiz chumoli kislota bilan sirka angidridi olinadi. Ikkala preparatning ham eritmasi perxlorat kislota ning sirka kislota dagi 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi. Indikator sifatida kristallik binafsha olinadi va suyuqlik och yashil rangga o'tguncha titrlanadi.

Klofelinni kislota-asos titrlash usuli bo'yicha aniqlashda, undagi vodorod xloridni yomon dissotsiatsiyalanuvchi simob dixlorid tuziga o'tkazish maqsadida reaksiyani simob atsetat ishtirokida olib boriladi:



Bu erda ko‘rilayotgan preparatlar kimyoviy tuzilishinipg asosini imidazol yoki imidazolin (klofelin) tashkil kilgan bo‘lsada, tarkibidagi radikallarning turli bo‘lishi ularning farmakologik ta’sirlari o‘zgarishiga sabab bo‘ladi. Masalan, merkazolil antitireoidin ta’sirga ega bo‘lib, u kalqonsimon bezining triyodtironin va tiroksin gormonlarini sintez qilish faoliyatini susaytiradi. Uni odatda diffuziyali toksik buqoq kasalligini davolashda 0,005 g dan kuniga 3—4 marta ichiriladi. Merkazolilni 0,005 g dan tabletkalarda chiqariladi.

Metrinidazolni o‘tkir va surunkali trixomonadoz kasalligini davolashda kuniga 2 marta 0,25 g dan ichiriladi. Preparat tabletkalarda 0,25 va 0,5 g dan chiqariladi.

Etimizol nafas markazi ishini kuchaytiradi. Preparatni narkotik va analgetik moddalar bilan zaharlanganda va jarrohlik amaliyotida narkozdan kelib chiqqan nafas olish qiyinlashganda 1% va 1,5% li eritmasi mushak orasiga yoki venaga yuboriladi.

Etimizolni yana yallig‘lanishga va allergiya kasalliklariga qarshi modda sifatida 0,1 g dan kuniga 3—4 marta ichiriladi. Uni 1% va 1,5% li eritma hoida 3 va 5 ml dan ampulalarda va 0,1 g dan tabletkalarda chiqariladi.

Klofelin kuchli va turg‘un gipotenziv ta’sirga ega bo‘lib, uni gipertoniya kasalligini davolashda 0,075 mg dan kuniga 2—4 marta ichiriladi yoki 0,5—1,0 ml dan 0,01% li eritmasi mushak yoki teri orasiga yuboriladi. Preparat ko‘zni, glaukoma kasalligini davolashda surtma dori sifatida ham ishlatiladi. Klofelinni 0,075 mg va 0,15 mg dan tabletkalarda hamda 1 ml dan 0,01% li eritma hoida ampulalarda chiqariladi.

Merkazolil, metrinidazol va etimizolni «B» ro‘yxati bo‘yicha og‘zi mahkam berkitilgan idishlarda, yorug‘lik tushmaydigan joylarda saqlanadi.

Klofelinning kukun holdagisi og‘zi mahkam yopilgan idishlarda «A» ro‘yxati bo‘yicha, tabletk va ampuladagi eritmasi esa «B» ro‘yxati bo‘yicha saqlanadi.

Dikarbazin chinligi IQ-, UB-spektrofotometrik usullarda aniqlanadi. Dori moddaning IQ spetri 2000 dan 400 sm^{-1} oralig‘ida standart namuna spektri bilan mos bo‘lishi lozim. Dakarbazinning 0,0006% eritmasini UB spektri 230 dan 350 nm oralig‘ida maksimum nur yutish ko‘rsatkichi 323 ± 2 ga teng.

Dikarbazin miqdori suvsiz muhitda kislota asos titrlash (ekvivalent nuqta potensiomertik titrlash bilan topiladi) usulida aniqlanadi.

+2 dan +8⁰S haroratda zich berkitilgan idishda, quruq, yorug‘likdan xoli joyda saqlanadi.

Nazorat savollari

1. Pirazol qator dori moddalarini olinishi tahlil usullari?
2. Triazol dori vositalarini olinishi tahlili?
3. Pirazol guruh dori moddalarini evropa farmakopeyasi bo‘yicha tahlili?
4. Imidazol guruh dori moddalar tahlili?
5. Imidazolin hosilalari tahlili?
6. Bu guruh dori moddalarini mavjud bo‘lgan tahlil usullari?

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma’lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 “Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalari” Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O‘zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo‘yicha uslubiy qo‘llanmalar

6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushhego issledovatelya - ximika”, Leningrad, „Ximiya”, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennye sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.
8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

24. Mavzu: Piridin qator dori moddalar

Reja:

1. Piridin guruh dori moddalar tasnifi.
2. Piridin guruh dori moddalar tahlili.
3. Piridin 3-karbon kislota hosilalari tahlili

Piridin tarkibida azot atomi saklovchi olti a'zoli geterotsiklik halka bo'lib, ko'pchilik tabiiy va sintetik preparatlar asosini tashkil qiladi.



Piridin o'ziga xos ko'lansa hidli, rangsiz suyuqlik bo'lib, 115°S haroratda qaynaydi. Uning solishtirma zichligi 0,982 ga teng. Piridin uchlamchi amin qator birikmalariga kirib, unda kuchsiz asos xossa mavjud.

Piridin sof holda organizmga toksik ta'sir ko'rsatadi. Ammo uning xilma-xil birikmalari tibbiyotda turli kasalliklarni davolashda keng qo'llaniladi. Piridinning tibbiyotda qo'llanadigan hosilalarini kimyoviy tuzilishlariga ko'ra quyidagi guruhlariga bo'lish mumkin:

- a) piridinmetanol yoki oksimetilpiridin hosilalari
- b) piridin-3-karbon kislota hosilalari
- v) piridin-4-karbon kislota hosilalari.

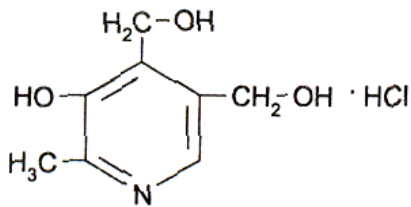
OKSIMETILPIRIDIN HOSILALARI

Bu guruhni piridoksin gidroxlorid (vitamin V₆), uning kofermenti piridoksalfosfat va disulfid shaklida o'zaro birikkan hosilasi piriditol parmidin hamda fenigidin (korinfar) preparati tashkil qiladi.

PIRIDINMETANOL VA OKSIPIRIDIN HOSILALARI

Kimyoviy tuzilishi	Sifat nazorati

Autors: Juraeva A.A., Muhitdinova K.Sh., R.A.Xusainova, U.M.Tillaeva



Piridoksin hidroklorid – Pyridoxini hydrochloridum

2-Metil-3-oksi-4,5-dioksimetil-piridin
gidrokslorid.

Oq mayda kristallik kukun. Suvda oson, spirtda qiyin eriydi.

Chinligi:

- 1) UB-spektr
- 2) 2,6-dixlorxlorimid bilan indofenol reaksiyasi
- 3) temir (III) tuzlari bilan
- 4) 4 – aminoantipirin bilan antipirin bo`yog`ini hosil qiladi
- 5) xlorid ionini aniqlash

Miqdoriy tahlil:

- 1) spektrofotometriya
- 2) suvsiz muhitda kislota-asosli titrlash

Dori shakli: kukun, tabletka, in'eksiya uchun eritma.

Vitamin B₆

Piridoksalfosfat-Pyridoxalphosphatum

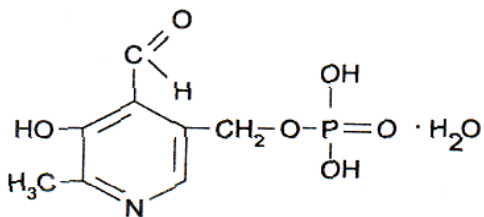
5-(2-Metil-3-oksi-4-formilpiridil)-metilfosfor
kislota.

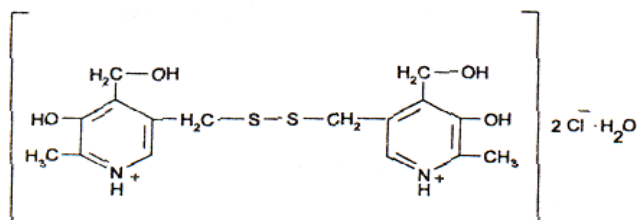
Och sariq kristallik kukun. Yorug`likda beqaror. Suvda kam eruvchan; spirtda deyarli erimaydi.

Chinligi:

- 1) fenilgidrazin bilan reaksiya
- 2) UB-spektr
- 3) ammoniy molibdat ishtirokida gidrolizdan so`ng fosfat ionni aniqlash;
- 4) indofenol reaksiyasi

Miqdoriy tahlil: spektrofotometriya





Dori shakli: ampulada liofilillangan kukun.

Vitamin B₆.

Piriditol - Pyriditolum

Bis-(2-Metil-3-oksi-4-oksimetil-5-metilpiridil)-disulfid digidroxlorid, gidrat.

Oq yoki och sariq tusli oq kristallik kukun. Suvda oson, spirtida kam eriydi.

Chinligi:

- 1) UB-spektr
- 2) 2,6-di-xlorxinonxlorimid bilan indofenol reaksiyasi
- 3) rux kukuni bilan qizdirilgandan so`ng hosil bo`lgan sulfid ion fosfor-molibden kislota bilan aniqlanadi (ko`k rang).

Miqdoriy tahlil: piridoksin gidroxloridga qarang.

Dori shakli: tabletka.

Nootrop vosita.

Parmidin - Parmidinum

2,6-bis-oksimetil piridin bis-N-metilkarbamin efiri.

Oq kristallik kukun. Suvda kam, spirtida qiyin eriydi.

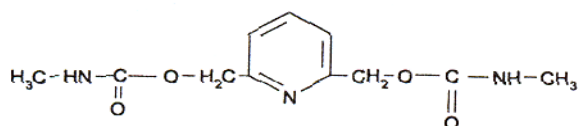
Chinligi:

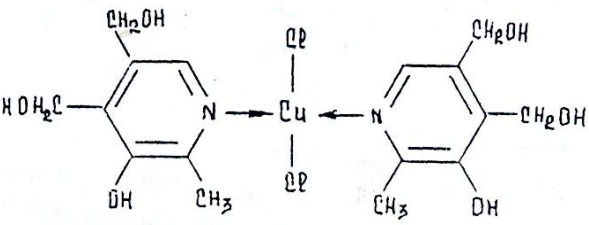
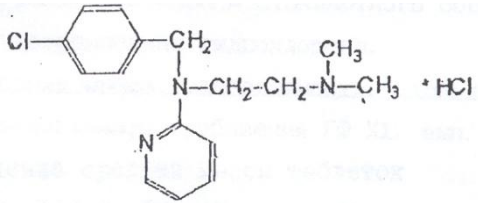
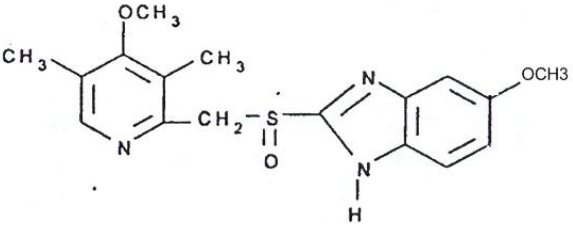
- 1) metilamin hosil bo`lishi bilan boruvchi gidroliz (hid)
- 2) preparatni limon kislota va sirka angidrid bilan qizdirish (qizil rangga o`tib ketuvchi sariq rangning hosil bo`lishi).

Miqdoriy tahlil: suvsiz muhitda kislota-asosli titrlash.

Dori shakli: tabletka.

Angioprotektor vosita.



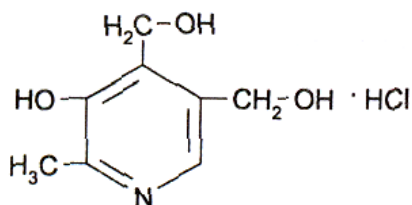
  	Kupir-Cupirum Dixlorobis (2-metil, 3-oksi, 4,5-di (oksimetil)piridin med (II)) Hidsiz yashil rangli mayda kristall kukun. Suv, spirt, atseton, efir, xloroform da amalda erimaydi. 0,05 % piridoksin gidroksloridning suvli eritmasida kam eriydi. CHinligi: 1. IQ – spektrofotometrik usul 2. Xlor ioniga xos reaksiya 3. Ammiakning kons. eritmasi bilan och ko‘k rang hosil bo‘lish reaksiyasi Miqdori: Kompleksonometrik usul Ishlatilishi: Silga qarshi vosita Xloropiramina gidrokslorid-Chloropiramini hydrochloridum N,N-dimetil- N'-(n-xlorenzil)- N'-(2-piridil)etilendiamin gidrokslorid Oq yoki oq-kulrang kukun. Suvda oson, etanol, metanolda kam eriydi. CHinligi: 1. UB-spektrofotometrik usul 2. YUQX usuli Miqdori: Spektrofotometrik usul Ishlatilishi: Allergiyaga qarshi vosita Dori shakli: 0,025 g tabletka Omeprazol –Omeprazolum (RS)-5-metoksi-2-[[[(4-metoksi-3,5-dimetilpiridin-2-il)metil]sulfanil]-1N-benzimidazol Oq yoki oq-sarg‘ish rangli granula. CHinligi: YUSSX usuli Miqdori: YUSSX usuli Ishlatilishi: N₂-gistamino retseptor antagonisti

	Emoksipin - Emoxypinum 3-Oksi-6-metil-2-etilpiridin gidrokslorid. Pushti tusli oq kristallik kukun. Suvda oson eruvchan. Chinligi: 1) temir (III) tuzlari bilan reaksiya 2) xlorid ionini aniqlash 3) UB-spektr Miqdoriy tahlil: 1) suvsiz muhitda kislota-asosli titrlash 2) spektrofotometriya Dori shakli: in'eksiya uchun eritma. Antioksidant, angioprotektor, antikoagulyant vosita. FENIGIDIN, KORINFAR Phenigidinum 2,6-dimetil-4-(2- nitrofenil)-1,4-digidropiridin —3,5-karbon kislota metil efiri Fenigidin sariq rangli, kristall kukun boʻlib, suvda deyarli erimaydi, spirtida qiyin eriydi. CHinligi: 1. YUQX usuli 2. Spektrofotometrik usul 3. Azoboʻyoq hosil qilish reaksiyasi Miqdori: Spektrofotometrik usul Ishlatilishi: Antianginal va antigipertenziv modda sifatida Dori shakli: Sariq kobik bilan qoplangan tabletka (drajelarda) 0,01 g

PIRIDOKSIN GIDROXLORID

Pyridoxini hydrochloridum

2-Metil-3-oksi-4,5-dioksimetil-piridin gidrokslorid.

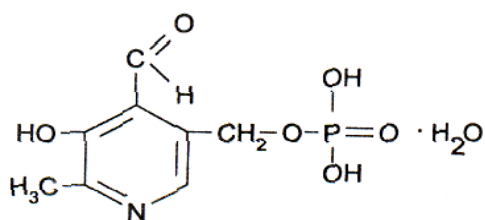


Oq mayda kristallik kukun. Suvda oson, spirtda qiyin eriydi.

PIRIDOKSALFOSFAT

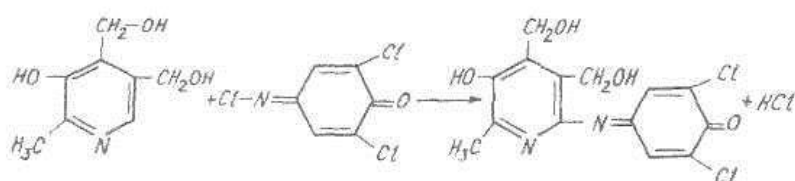
Pyridoxalphosphatum

5-(2-Metil-3-oksi-4-formilpiridil)-metilfosfor kislotasi



Och sariq kristallik kukun. Yorug`likda beqaror. Suvda kam eruvchan; spirtda deyarli erimaydi.

Piridoksin gidroksloridning chinligini Davlat farmakopeyasida keltirilgann quyidagi usullar yordamida aniqlanadi. Preparat eritmasiga 2,6- dioxlorxinonxlorimid, ammiakli bufer eritmasi va butil spirti qo`shib chayqatilsa, aralashmaning butil spirti qatlamida havo rangli indofenol turidagi modda hosil bo`ladi.

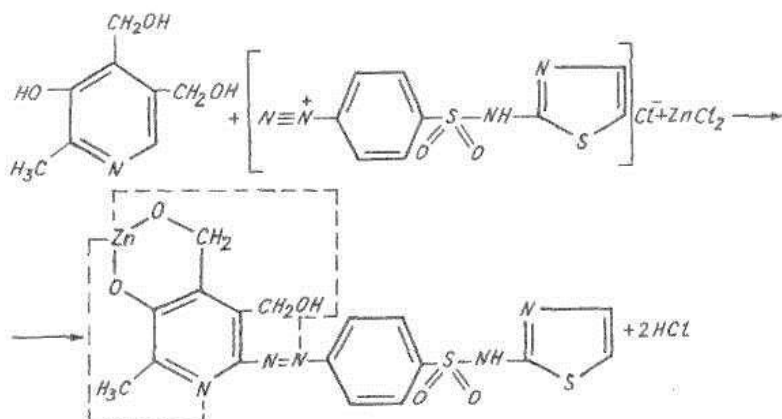


Bu reaksiya yana bir bor geterotsiklik xalqadagi gidroksil guruhi fenol xarakterda ekanligini tasdiqlaydi. Chunki indofenol xarakterdagi bo`yoq moddalarni fakat fenol gidroksiliga nisbatan, para holatdagi uglerod atomi o`rinbosar saqlanmagan fenollargina hosil qiladi.

Indofenol hosil qilish reaksiyasidan piridoksal fosfat chinligini aniqlashda ham foydalaniladi. Fakat bunda butil spirt qatlami avval yashil rangga bo`yaladi, so`ngra esa ko`ng`ir rangga o`tadi.

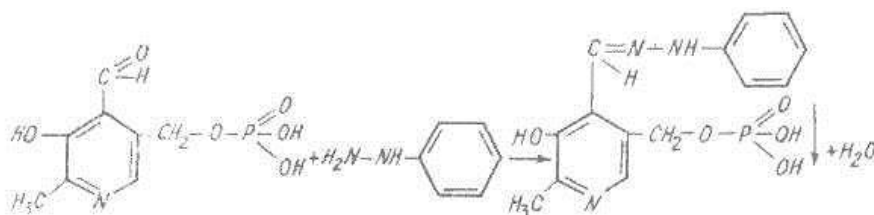
Piridoksin gidrokslorid molekula tuzilishidagi fenol xossaga ega bo`lgan gidroksil guruhi hisobiga temir (III) xlorid bilan sulfat kislotasi ta`sirida o`chib ketuvchi qizil rangli birikma hosil qiladi.

Davlat farmakopeyasida keltirilgann yuqoridagi reaksiyalardan tashkari, piridoksin chinliginni aniqlashda yana A. Aliev tavsiya qilgan azobo‘yoq hosil qilish reaksiyasidan foydalaniladi. Bunda preparatning suvdagi eritmasiga, tarkibida katalizator sifatida rux xlorid saqlagan norsulfazolni diazoniyl tuzining suv-spirtdagi eritmasidan qo‘shilganda qizil binafsha rangli azobo‘yoq shaklida kompleks birikma hosil bo‘ladi.

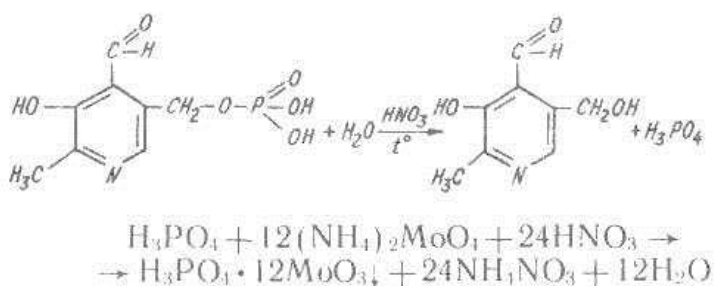


Piridoksalfosfatning chinligini spektrofotometrik usul bo‘yicha xam aniqlanadi. Uning 0,003% li eritmasi rN qiymati 7 ga teng bo‘lgan fosfat buferi muhitida 280 nm dan 450 nm to‘lqin uzunlik sohasidagi maksimum nur yutishi 330 va 388 nm to‘lqin uzunligida bo‘ladi.

Piridoksalfosfatni molekula tuzilishidagi aldegid guruhi asosida, uning xlorid kislotasi muhitida fenilgidrazin gidroxlorid bilan sariq. rangli cho‘kma hosil qilishi bo‘yicha ham chinligi aniqlanadi.



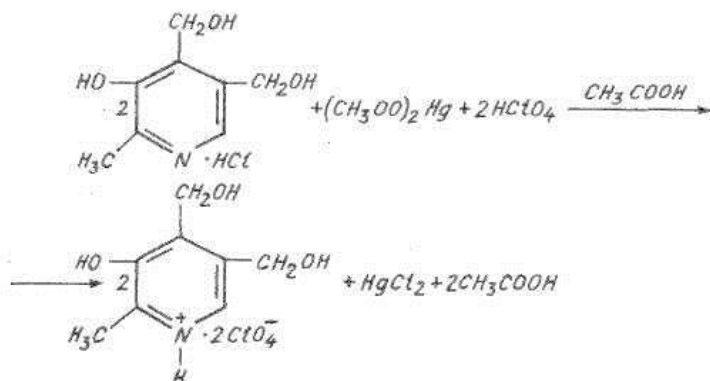
Piridoksalfosfat tarkibidagi efirsimon birikkan fosfat kislotasi qoldig‘ini, uni suyultirilgan nitrat kislotasi bilan qaynatish yordamida gidrolizlab, so‘ngra fosfat ionini odatdagicha ammoniy molibdat eritmasi ta‘sirida sariq cho‘kma holida cho‘ktirib aniqlanadi.



Piridoksin gidroxloridning miqdorini aniqlashga, juda ko‘p turli usullar tavsiya qilingan bo‘lib, ulardan farmatsevtika tahlilida suvsiz muhitda kislotasi-asos titrlash usulida, preparat

tarkibidagi vodorod xlorid asosida neytrallash, merkuriometriya hamda rangli reaksiyalar asosida fotokolorimetriya, shuningdek spektrofotometriya usullaridan foydalaniladi.

Davlat farmakopeyasi bo'yicha piridoksin gidroxloridni suvsiz muhitda kislota-asos titrlash usulida aniqlashda preparatning suvsiz sirka kislotadagi eritmasini simob (II) atsetat va kristallik binafsha indikator ishtirokida perxlorat kislotasining 0,1 mol/l suvsiz sirka kislotadagi eritmasi bilan suyuqlik yashil rangga o'tgungacha titrlanadi:



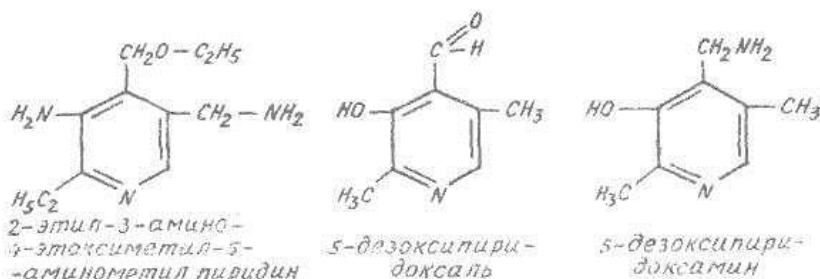
Piridoksalfosfatning miqdorini uning 0,002% li rN kiymati 7 ga teng bo'lgan fosfat buferidagi eritmasini 388 nm to'lqin uzunligida optik zichligini spektrofotometrda o'lchab aniqlanadi.

Piridoksin gidroxloridni homiladorlik toksikozlarida, parkinsonizmning turli hollarida, gepatit, pellagra, radioaktiv nurlar ta'sirida kelib chiqadigan kasalliklarni davolashda kukun, tabletka holida ichiriladi yoki 1—5% li eritmasi in'eksiyada ishlatiladi. Uni kuniga 2—3 marta 0,001—0,002 g va 0,003 g dan ichiriladi. Preparatni kukun va tabletkada 0,002; 0,005 va 0,01 dan va 5% li eritmasi 1 ml dan ampulalarda chiqariladi.

Piridoksalfosfatning ham farmakologik ta'siri piridoksin gidroxloridnikiga o'xshashdir. Faqat teri kasalliklariga (ekzema, psoriaz va boshqalarda) nisbatan kuchli ta'sir ko'rsatadi. Uni 0,02—0,04 g dan kuniga 3—5 marta ichiriladi. Piridoksalfosfatni tabletkalarda 0,01—0,02 g dan sariq qobiq bilan koplangan holda chiqariladi.

Piridoksin gidroxlorid va piridoksalfosfatni og'zi mahkam yopilgan idishlarda salqin va qorong'i joylarda saqlanadi.

Hozirgi vaqtda vitamin Vb ning kimyoviy tuzilishi jixatidan unga o'xshash ko'p sonli hosilalari olingan bo'lib, ularning ba'zilar ayni vitamininga nisbatan antagonist ta'sir ko'rsatadi. Ularga quyidagi moddalar misol bo'ladi:



Olimlarning keyingi yillarda piridoksinning turli hosilalarini olish borasida olib borgan samarali izlanishlari natijasida uning yangidan yangi dori hosilalari yaratildi. Ulardan piridoksinning disulfid hosilasi — piriditol tibbiyotda turli kasalliklarni davolashda keng qo'llanilmoqda.¹²

Kupir chinligi IQ – spektrofotometrik usulda aniqlanadi. Preparatning IK spektri 400-4000 sm^{-1} maydon oralig'ida standart namuna spektrlari bilan mos tushishi lozim. CHinligi 1 ml eritmaga 0,5 ml kons. ammiak eritmasi qo'shiladi, och – ko'k rangli eritma xosil bo'ladi. Xlor ioniga xos kumush nitrat eritmasi bilan oq pishloqsimon cho'kma hosil qilish reaksiyasi bilan aniqlanadi.

Kupirning miqdori rN 4-6,5 (atsetat bufer) da piridin -2-azo-1-2-naftol indikatori ishtirokida 0,05 M tiron B eritmasi bilan eritmaning rangi to'q binafshadan ko'k-yashil rangga o'tguniga qadar titrlash orqali aniqlanadi (kompleksonometrik usul).

Tibbiyotda vitiligo va sil kasalliklarida keng qo'llaniladi.

Xloropiramina gidrokslorid chinligini aniqlashda UB spektrofotometrik usul qo'llaniladi. Bunda UB spektrlar 210 nm va 350 nm oralig'ida maksimum to'lqin uzunligi 222 ± 2 , 239 ± 2 va 313 ± 2 nm ni tashkil etishi lozim.

Xloropiramina gidrokslorid miqdori spektrofotometriya usulida 239 nm to'lqin uzunligida optik zichligi aniqlanadi.

Tibbiyotda allergiyaga qarshi dori sifatida keng qo'llaniladi.

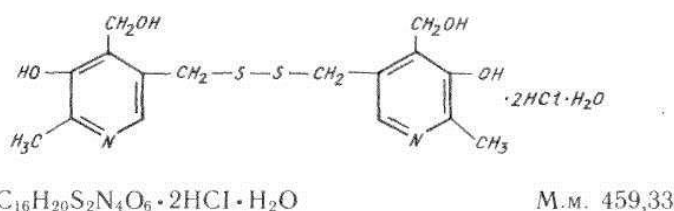
Omeprazolning chinligi va miqdori yuqori samarali suyuqlik xromatografiya usulida aniqlanadi.

Tibbiyotda N_2 -gistamino retseptor antagonisti sifatida ishlatiladi.

PIRIDITOL

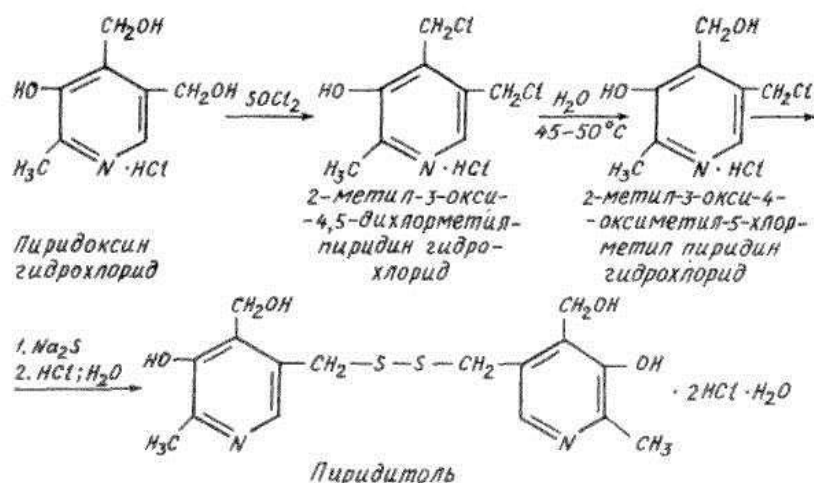
Piriditolum

Bis-(2- metil-3- oksi-4- oksimetil-piridil-5- metil)-disulfid, digidrokslorid, monogidrat



Uni piridoksin gidroksloriddan quyidagi sxema bo'yicha sintez qilib olinadi:

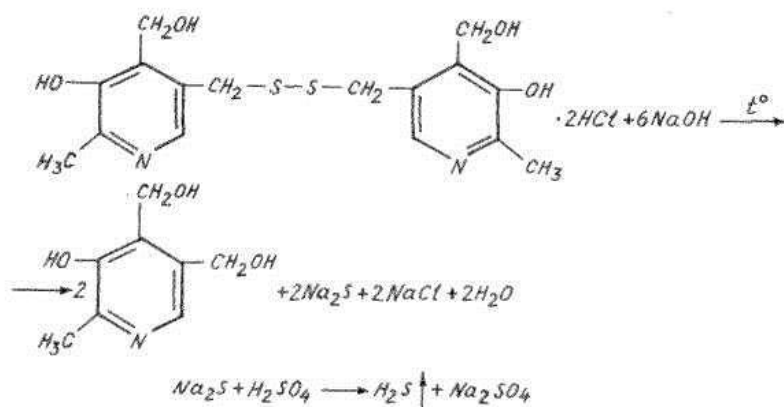
11. ¹² A.N.Yunushodjaev, Q.A.Ubaydullaev va b. Farmatsevtik kimyo. Toshkent, «Extremum press», 2011



Piriditol fizikaviy xossasi jihatidan oq yoki biroz sargʻimtir kristall kukun boʻlib, suvda engil eriydi, spirtida kam eriydi, xloroform va efirda erimaydi.

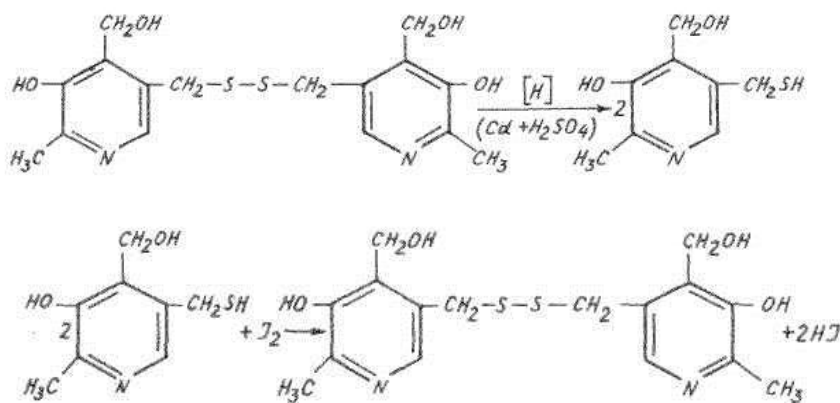
Piriditolning chinligini IQ- spektroskopiya usuli boʻyicha standart eritma bilan taqqoslab aniqlash tavsiya qilinadi. Uning chinligini yana yupqa qatlamli xromatografiya usuli boʻyicha aniqlashdan keng foydalaniladi. Bunda erituvchi sifatida propanol (50 qism), xloroform (45 qism), chumoli kislota (20 qism) va suv (10 qism) dan iborat aralashma ishlatiladi. Xromatogrammani yuzaga chiqaruvchi (ochiltiruvchi) reaktiv sifatida 2,6-dibromxinonxlorimidning 1% li metanoldagi eritmasi va ammiakning 10% li eritmasi bilan purkaladi.

Piriditolning tarkibidagi oltingugurtni aniqlashda uning kukun holdagisini natriy gidrksid bilan qizdiriladi. Bunda parchalanib ulgurgan preparatni suvda eritiladi va eritmaga sulfat kislota qoʻshilsa, yoqimsiz hidli vodorod sulfid ajralib chiqadi.



Preparatdagi xlor ionini odatdagicha kumush xlorid holida choʻktirib aniqlanadi.

Piriditolning miqdorini aniqlash uchun qoʻllanadigan yodometrik usul uning tarkibida sulfid birikkan oltingugurtni oksidlashga asoslangan. Buning uchun maʼlum miqdordagi preparatni sulfat kislota saqlangan suvda eritib, soʻngra uni qaytarish maqsadida kadmiy granulasi solingan shisha naychadan oʻtkaziladi. Naychani avval suv, keyin esa 0,5% li sulfat kislotasi bilan yuviladi. Soʻngra yigʻib olingan suyuqlikni kraxmal indikator ishtirokida yodning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



Piriditolning miqdorini yana undagi xlorid kislota qoldig‘i asosida argentometrik va neytrallash usuli bo‘yicha ham aniqlash mumkin.

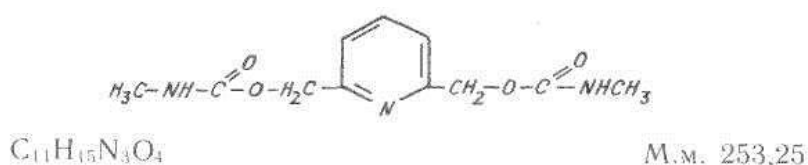
Piriditolni markaziy nerv sistemasining turli kasalliklarini (shizofreniya, asab buzilishi va boshqa) davolashda ishlatiladi. Uni 0,05—0,1 g dan tabletkalarda chiqariladi.

Preparatni quruq va yorug‘lik tushmaydigan joylarda saqlanadi.

PARMIDIN

Parmidinum

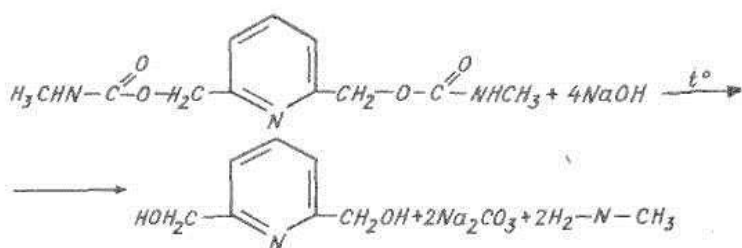
2,6- bis- oksimetpiridinning bis- N1- metilkarboamin efiri



Parmidin hidsiz, biroz taxir mazali, oq kristall kukun bo‘lib, suvda kam eriydi, metanol va xloroformda eriydi, etil spirtida esa qiyin eriydi. U 136—141°S haroratda suyuqlanadi.

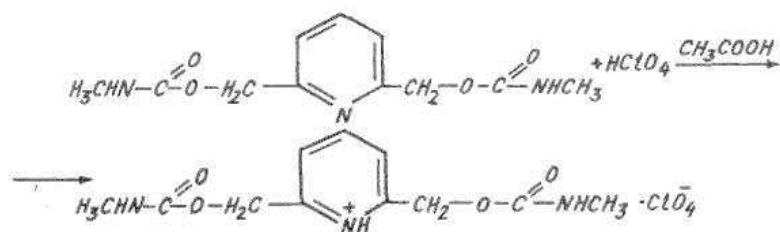
Parmidinga sirka angidridi va limon kislota qo‘shib isitilsa, u avval sariq keyin esa qizil rangga bo‘yaladi. Bu preparatning chinligini aniqlashda undagi piridin halqasiga doir reaksiyadir.

Parmidin chinligini yana undagi metiluretan qoldig‘i bo‘yicha aniqlanadi. Bunda preparatga natriy gidroksid qo‘shib qaynatilganda metilamin ajralib chiqadi. Uni hididan yoki suv bilan ho‘llangan qizil lakmus qog‘ozini ko‘k rangga bo‘yashi orqali bilinadi.



Parmidinning miqdorini ham barcha uchlamchi azot saqlaydigan geterotsiklik birikmalarga o‘xshash suvsiz muhitda kislota-asos titrlash usuli bo‘yicha aniqlanadi. Bunda preparatning suvsiz

sirka angidridi va benzolda eritilgan ma'lum miqdorini kristall binafsha indikator ishtirokida perxlorat kislotasining 0,1 mol/l atsetat kislotadagi eritmasi bilan suyuqlik yashil havo rangga o'tguncha titrlanadi.



Preparatni miya kon tomir va yurak aterosklerozlarida 0,25 g dan kuniga 3—4 marta ichiriladi. Uni tabletkalarda 0,25 g dan chiqariladi.

Parmidinni yorug'lik ta'siridan ehtiyotlagan holda saqlanadi.

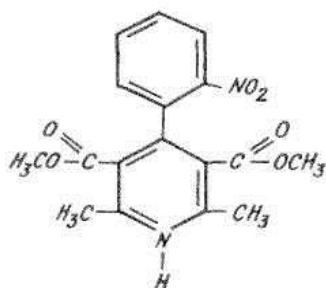
Hozirda koronar va periferik tomirlarni kengaytiruvchi modda sifatida piridin hosilalaridan fenigidin preparati keng qo'llanilmoqda.

FENIGIDIN, KORINFAR

Phenigidinum

2,6-dimetil-4-(2-nitrofenil)-1,4-digidropiridin —3,5-karbon

kislota metil zfiri



$C_{17}H_{18}N_2O_6$

M.m. 346,3

Fenigidin sariq rangli, kristall kukun bo'lib, suvda deyarli erimaydi, spirtida qiyin eriydi.

Preparatning chinligini aniqlashda yupqa qatlamli xromatografiya usulidan foydalaniladi. Bunda erituvchi sifatida tetraxlormetan (7 qism), xloroform (2 qism) va n-propanol (1 qism)dan iborat aralashma, xromatogrammani ochiltiruvchi (yuzaga chiqaruvchi) reaktiv sifatida esa yod va xlorid kislotasining 3 mol/l eritmalari ishlatiladi.

Preparatning chinligi spektrofotometrik usul bo'yicha, uning maksimum nur yutish zichligini 330 va 350 nm to'lqin uzunligida aniqlanadi.

Preparat tarkibidagi nitroguruhni aminoguruhgacha qaytarib, azobo'yoq hosil qilish reaksiyasi bo'yicha ham chinligini aniqlash mumkin.

Fenigidinning miqdori 0,05% li isitilgan etanoldagi eritmasini spektrofotometrik usul bo'yicha optik zichligini 350 nm to'liq uzunligida standart eritma bilan taqqoslab aniqlanadi.

Preparatni antianginal (ko'krak kafas sohasida) va antigipertenziv modda sifatida 0,0)—0,02 g dan kuniga 3 mahal ichiriladi.

Uni sariq kobik bilan qoplangan tabletkalarda (drajelarda) 0,01 g dan chiqariladi.

Og'zi mahkam berkitilgan idishlarda «B» ro'yxati bo'yicha yorug'lik ta'siridan himoyalangan sharoitda saqlanadi.

Nazorat savollari

1. Piridin guruh dori moddalar tasnifi?
2. Piridin guruh dori moddalar tahlili?
3. Piridin 3-karbon kislota hosilalari tahlili?

Foydalanilgan adabiyotlar

1. 1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 "Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalari" Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O'zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushhego issledovatelya - ximika“, Leningrad, „Ximiya“, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennqe sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.
8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

25. Mavzu. Nikotin kislotalari va izonikotin kislotalarining (piridin – 4 va 3-karbon kislotalari) gidrazid hosilalari

Reja:

1. Piridin-3-karbon guruh dori moddalar tasnifi.
2. Piridin-3-karbon guruh dori moddalar tahlili.
3. Piridin 3-karbon kislota hosilalari tahlili

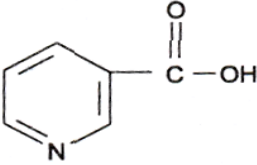
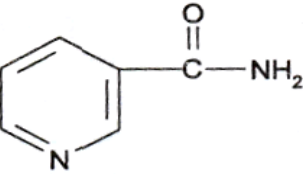
Tayanch iboralar: Piridin-3-karbon qator dori moddalari, nikotin kislotalari, izonikotin kislotalarining.

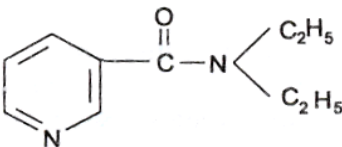
Piridin-3-karbon kislota hosilalari

Bu guruh dori moddalarini piridin-3-karbon yoki nikotin kislota va uning turli kasalliklarni davolashda keng qo'llaniladigan hosilalaridan nikotinamid, nikotin kislota dietilamidi, nikodin va nikotinamidning temir va kobalt bilan bo'lgan kompleks tuzlaridan feramid hamda koamidlar tashkil qiladi. Ular turli farmakologik ta'sirga ega. Masalan, nikotin kislota va nikotinamid kuchli RR vitamin ta'sirga ega bo'lsa, nikotin kislotalarining dietilamidi markaziy nerv sistemasini

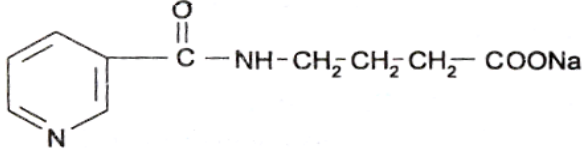
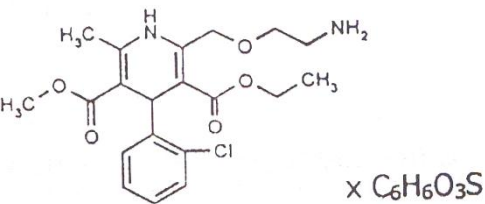
ko'zg'atuvchi va yurak ish faoliyatini kuchaytiruvchi ta'sirga, oksimetilamid nikotin kislota yoki nikodin esa o't haydash va bakteritsid ta'sirga ega. Feramid va koamid preparatlari kamqonlikda qo'llanadi. Bundan ko'rinib turibdiki, nikotin kislotaning karboksil guruhidagi gidroksil o'rniga kiritilgan o'zgarish ham, ular ta'sirini boshqa tomonga yo'naltiradi. Davlat farmakopeyasiga piridin-3-karbon kislota guruh preparatlardan nikotin kislota, nikotinamid, dietilamid nikotin kislota va nikodinlar kiritilgan.

Piridin-3-karbon (nikotin) kislota hosilalari

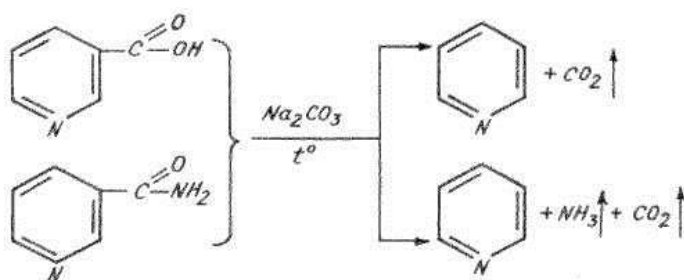
Kimyoviy tuzilishi	Sifat nazorati
	Nikotin kislota-Acidum nicotinicum Piridin-3-karbon kislota. Oq kristallik kukun. Sovuq suvda qiyin eriydi; issiq suv, kislota va ishqor eritmalarida eruvchan. Chinligi: 1) piridin hosil bo`lish reaksiyasi bo`yicha 2) mis sulfat bilan ko`k rang hosil qiladi 3) 2,4-dinitroxlорbenzol bilan sariq rang hosil qiladi. Miqdoriy tahlil: 1) neytralizatsiya 2) yodometriya Dori shakli: kukun, tabletka, in'eksiya uchun eritma. Vitamin PP.
	Nikotinamid - Nicotinamidum Nikotin kislotaning amidi. Oq kristallik kukun. Suv, spirt, kislota va ishqor eritmalarida eriydi. Chinligi: 1) nikotin kislotaga qarang 2) ammiak ajralishi Miqdoriy tahlil:

	<p>1) suvsiz muhitda kislota-asosli titrlash</p> <p>2) K'eldal usuli (modifikatsiyalangan usul).</p> <p>Dori shakli: tabletka, in'eksiya uchun eritma.</p> <p>Vitamin PP.</p> <p>Nikotin kislota dietilamidi -Diaethylamidum acidi nicotini</p> <p>O`ziga xos hidli, sariq rangli moysimon suyuqlik. Suv va spirt bilan aralashadi.</p> <p>Chinligi:</p> <p>1) ammoniy rodanid ishtirokida mis sulfat bilan reaksiya.</p> <p>2) 2,4-dinitroxlорbenzol bilan reaksiya.</p> <p>Miqdoriy tahlil: K'eldal usuli (neytralizatsiya)</p> <p>Dori shakli: «Kordiamin» nomli 25% li eritma.</p> <p>Analeptik vosita.</p> <p>NIKODIN-Nicodinum</p> <p>Oksimetilamid nikotin kislota</p> <p>Nikodin hidsiz, oq mayda kristall kukun bo`lib, suvda eriydi, spirtida qiyin eriydi. Efirda erimaydi, 147—149°S haroratda suyuqlanadi</p> <p><b>CHinligi:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Xromatorop kislota ning dinatriyli tuzi bilan kons. sulfat kislota bilan qizil binafsha rangga bo`yalish reaksiyasi 2. Nikotinamid va dietilamid nikotin kislotaga qarang <p>Miqdori: Yodometrik usul</p> <p>Ishlatilishi: O`t haydovchi, bakteristatik va bakterotsid ta`sirli vosita</p>

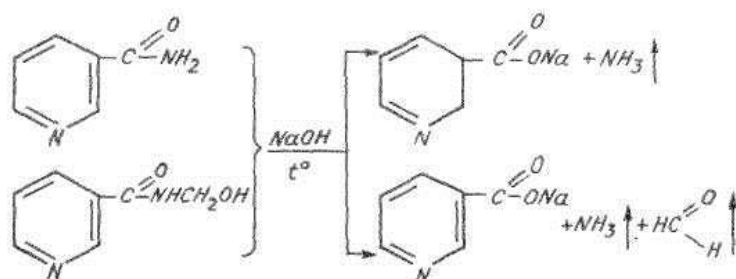
	KOAMID - Coamidum Kobalt-dixloridinikotinamid Koamid och binafsha rangli, achchiq ta'mli kukun bo'lib, suvda yaxshi eriydi, spirta, efirda, benzol va atsetonda erimaydi. 300—350°S haroratda parchalanish bilan suyuqlanib, to'q, ko'k rangga o'tadi. CHinligi: 1. Kobalt elementiga ammoniy fosfat ta'sir ettirib, plastinka holida binafsha rangli yaltiroq cho'kma hosil qilish reaksiyasi 2. Ammoniy rodanidning izoamil spirtidagi to'yingan eritmasi ta'sirida ko'k rangli kompleks hosil bo'lish reaksiyasi Miqdori: Argentometrik usul Ishlatilishi: Anemiyaga qarshi vosita FERAMID - Ferramidum Temir-dixloridionikotinamid Feramid hidsiz och sariq rangli, mayda kristall kukun bo'lib, suvda eriydi, spirt, efir va atsetonda erimaydi. Uning suvdagi 1:20 ga bo'lgan eritmasi beqaror bo'lib loyqalanib qoladi. Bu preparatdagi 2 valentli temirning 3 valentgacha oksidlanib va keyinchalik gidroksid holida cho'kishi hisobiga deb tushunish mumkin. CHinligi: 1. Temirni kaliy geksatsianoferat (III) bilan ko'k rangli cho'kma hosil bo'lish reaksiyasi 2. Natriy gidroksid bilan qizdirib ammiak ajralib chiqish reaksiyasi 3. Quruq preparatni natriy karbonat bilan qizdirganda yoqimsiz piridin hidi kelishi bilan boradigan reaksiya

 	Miqdori: Dixromatometrik usul Ishlatilishi: Eritropoezni kuchaytiruvchi vosita Pikamilon - Picamilonum N-nikotinoil-4-aminomoy kislotaning natriyli tuzi. Oq kristallik kukun. Suv va spirtida oson eriydi; xloroformda deyarli erimaydi. Chinligi: 1) 2,4 – dinitroxlörbenzol bilan 2) natriy ionini aniqlash Miqdoriy tahlil: atsidometriya Dori shakli: tabletka. Nootrop vosita. Amlodipin besilat-Amlodipini bezilatum 2-[(2-amiinoetoksi)metil]-4-(2-xlorfenil)-1,4-digidro-6-metil-3,5-piridin dikarbon kislota 3-etil-5-metil efiri bezilat Oq kristall kukun. Suvda kam, etanolda eriydi. CHinligi: YUSSX usuli Miqdori: YUSSX usuli Dori shakli: Tabletka

YUqorida nomi keltirilgann preparatlarning kimyoviy tuzilishlari bir-birga yaqin bo‘lganliklari sababli, ularning chinligini aniqlashda qo‘llaniladigan reaksiyalarning ko‘pchiligi umumiydir. Masalan, nikotin kislota va nikotinamidni natriy karbonat bilan aralashtirib qizdirilganda, ularning dekarboksillanib ketishi hisobiga yoqimsiz piridin hidi keladi. Bu reaksiyadan nikodinni aniqlashda ham foydalanish mumkin.

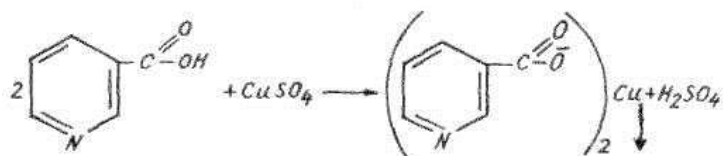


Nikotinamid va nikodinlarni natriy gidroksid eritmasi bilan qaynaguncha qizdirilganda, ular parchalanib, ammiak ajratib chiqaradi. Uni hididan yoki suv bilan ho'llangan qizil lakmus qog'ozini ko'k rangga bo'yishi bo'yicha bilinadi.



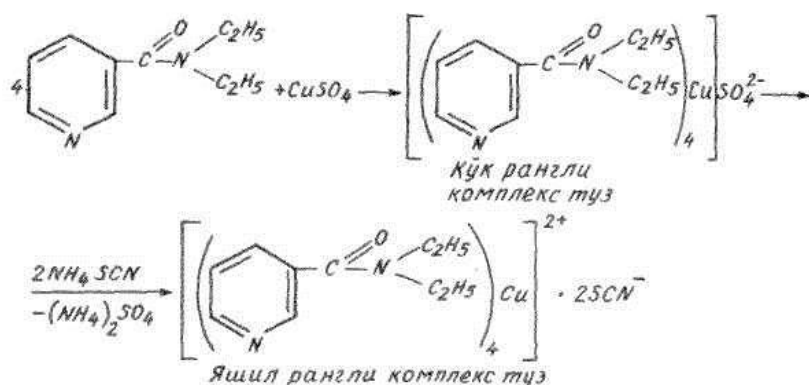
Dietilamid nikotin kislotani bu reaksiya bo'yicha aniqlashda o'ziga xos hidli dietilamin ajratib chiqaradi.

Nikotin kislota eritmasi mis (II) sulfat eritmasi ta'sirida ko'k rangli cho'kma hosil qiladi.

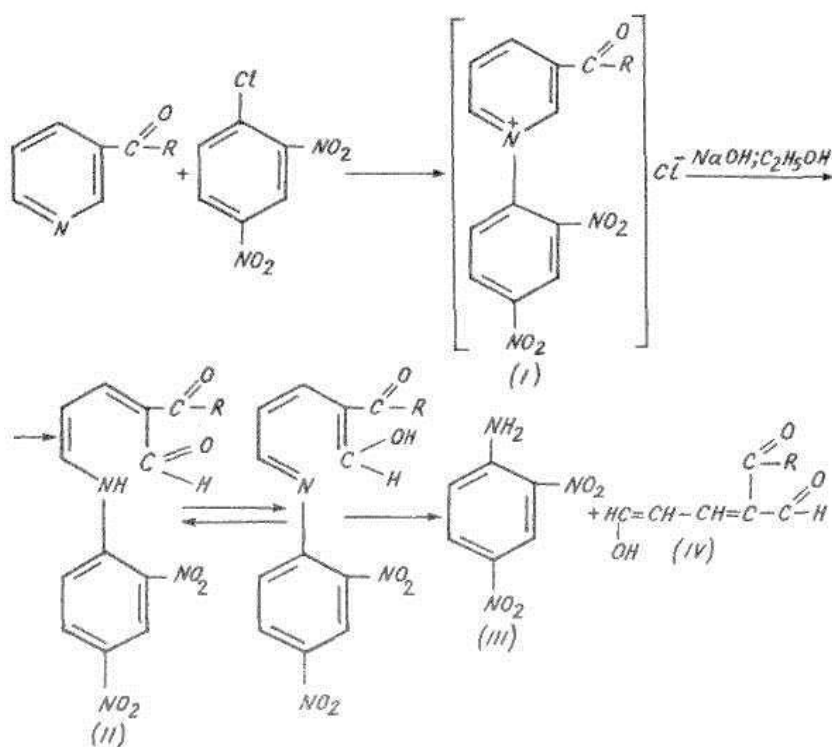


Ushbu reaksiyani ammoniy rodanid ishtirokida olib borilsa, u yashil rangli uchlamchi kompleks birikmaga o'tadi.

Dietilamid nikotin kislota mis (II) sulfat eritmasi ta'sirida ko'k rangli eruvchan kompleks birikma hosil qiladi. U ammoniy rodanid eritmasi ta'sirida yashil rangli uchlamchi kompleks birikma holida cho'kadi:

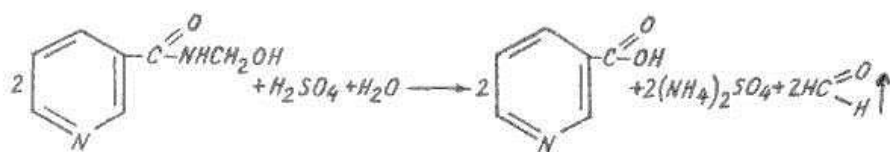


Dietilamid nikotin kislota va nikodinning chinligini yana, ulardagi piridin halkasiga xos, 2,4-dinitroxlörbenzol bilan spirt va natriy gidroksid eritmasi ishtirokida qizil yoki qo'ng'ir-qizil rangli glutakon aldegid unumini (polimetin birikmasini) hosil qilish reaksiyasi orqali aniqlanadi. Ma'lumki, piridin halqasi ishkor va kislotalarning gidrolitik ta'siriga nisbatan barqarordir, ammo undagi uchlamchi azotni biror modda, jumladan 2,4- di-nitroxlörbenzol ta'sirida birmuncha beqaror xossali to'rtlamchi azotli birikmasi piridiniy tuziga o'tkazilsa, u ishqor ta'sirida engil parchalanib, qizil yoki qo'ng'ir qizil rangli glutakon aldegid hosilasiga aylanadi. Ushbu reaksiyani amalga oshirishda dietilamid nikotin kislota yoki nikodining 2,4- dinitroxlörbenzol va spirt qo'shib 2—3 minut davomkda kaynatiladi. Bunda avval u sariq rangli dinitrofenilpiridiniy xlorid tuziga (I), so'ngra esa kaliy gidroksid eritmasi ta'sirida qizil yoki ko'ng'ir-qizil rangli glutakonaldegidinning hosilasiga o'tadi (II). U beqaror modda bo'lib, sekin-asta 2,4-dinitroanilin (III) va glutakon aldegidigacha (IV) (sariq rangli) parchalanishi natijasida rangsizlanadi.

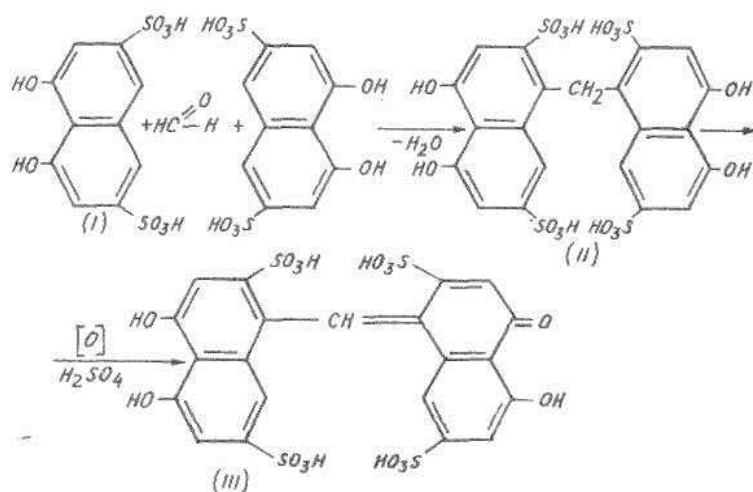


Bu reaksiyadan 2,6- holatdagi vodorod atomlarini biror radikalga almashilmagan piridii halqa saqlagai preparatlarning chinligini aniqlashda foydalaniladi.

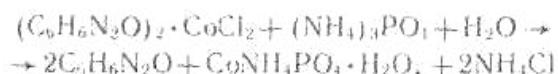
Nikodinning chinligini undagi oksimetilen guruhi asosida aniqlash, preparatni nikotin kislotasining boshqa hosilalaridan farqlantiradi. Bunda xromatrop kislotaning dinatriy tuzi bilan konsentrlangan sulfat kislota aralashmasiga nikodin qo'shilsa, aralashma qizil-binafsha rangga bo'yaladi.



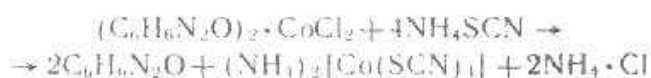
Reaksiya natijasida ajralib chiqqan formaldegid keyinchalik xromotrop kislotasi (I) bilan kondensirlanib, avval metilendixromotrop kislotasiga (II), so'ngra esa u sulfat kislota va harorat ta'sirida oksidlanib, qizil-binafsha rangli xromotrop kislotaning paraxinoid (III) hosilasiga o'tadi:



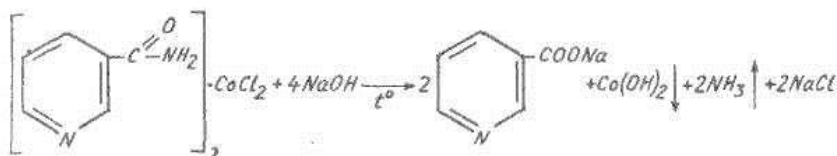
Koamidning chinligini aniqlashda uning tarkibini tashkil qilgan nikotinamid, kobalt va xlor elementlarining har qaysisi ayrim holda isbotlanadi. Masalan, kobaltni preparatning suvdagi eritmasiga ammoniy fosfat eritmasi ta'sir ettirib, plastinka shaklida binafsha rangli, yaltiroq cho'kma holida cho'ktirib aniqlanadi.



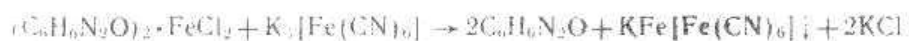
Preparatdagi kobaltni yana ammoniy rodanidning izoamil spirtidagi to'yingan eritmasi ta'sirida ko'k rangli rodanid kompleks tuziga o'tkazib ham aniqlanadi.



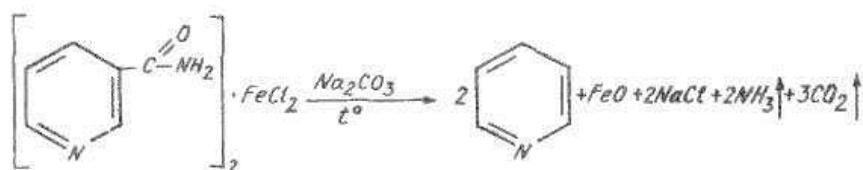
Preparat asosini tashkil qilgan nikotinamidni, uning chinligini aniqlashda keltirilgann reaksiyalardan foydalaniladi. Masalan, koamid eritmasiga natriy gidroksid qo'shib qizdirilganda, ammiak ajralib chiqadi. Uni odatdagicha hididan yoki qizil lakmus qog'ozini ko'k rangga bo'yashi orqali bilinadi.



Feramidning chinligini aniqlashda undagi ikki valentli temirni kaliy geksatsianoferrat (III) bilan ko'k rangli cho'kma holida cho'ktirib isbotlanadi.

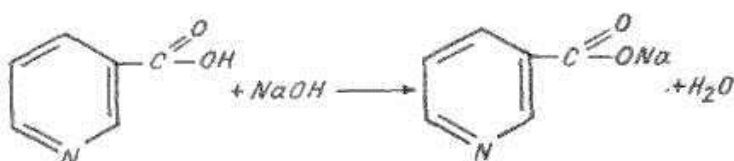


Feramid tarkibidagi nikotinamidni ham koamidga uxshash natriy gidroksid bilan qizdirilganda ajralib chiqqan ammiak bo'yicha aniqlanadi. Yana preparatning quruq o'zini natriy karbonat bilan birgalikda qizdirilganda, yokimsiz piridin hidi kelishi bilan bilinadi.

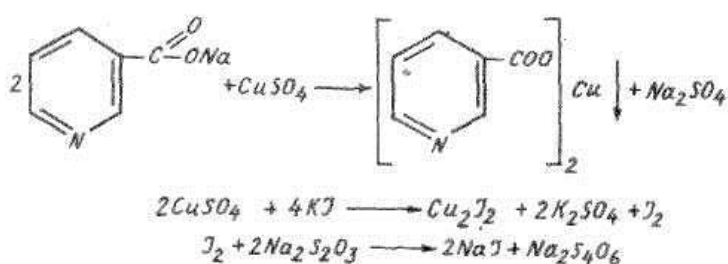


Koamid va feramid preparatlaridagi xlorni odatdagicha nitrat kislota sharoitida k⁺mush xlorid holida cho'ktirib aniqlanadi.

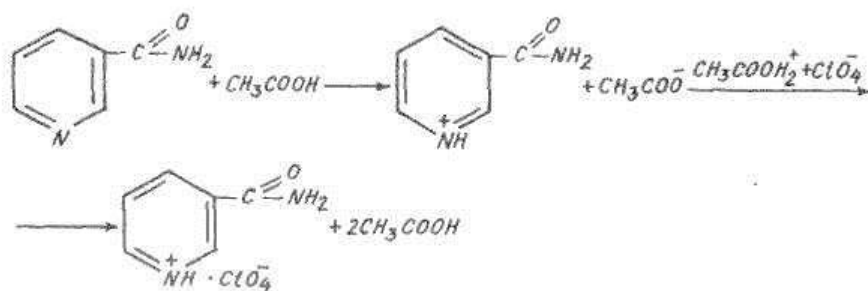
Piridin-3-karbon kislota qator preparatlarning miqdori turli kimyoviy va fizik-kimyoviy usullar yordamida aniqlanadi. Masalan, Davlat farmakopeyasi nikotin kislotaning miqdorini neytrallash usuli bo'yicha aniqlashni tavsiya qiladi. Bunda ma'lum miqdordagi preparatning suvdagi eritmasini fenolftalein indikator ishtirokida natriy gidroksidning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



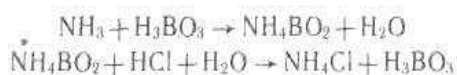
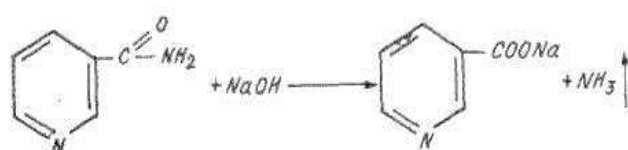
Nikotin kislotaning miqdorini yana yodometrik usul bo'yicha ham aniqlash mumkin. Bunda ma'lum miqdordagi preparatning suvdagi eritmasi avval fenolftalein indikator ishtirokida natriy gidroksidning 0,1 mol/l eritmasi bilan neytrallanadi. So'ngra unga tegishli hajmda ortiqcha 5% li mis (II) sulfat eritmasi qo'shiladi. Keyinchalik aralashmani filtrlab, reaksiyaga kirishmay qolgan mis (II) sulfatning ortiqchasini xlorid kislota ishtirokida yodometrik usul bilan aniqlanadi.



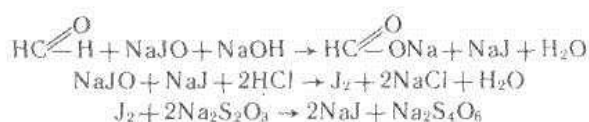
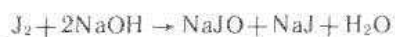
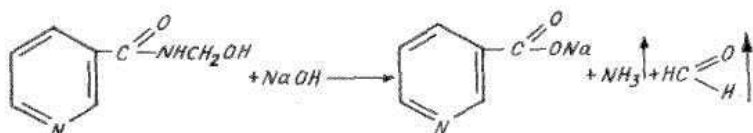
Nikotinamidning miqdorini Davlat farmakopeyasi talabi bo'yicha suvsiz muhitda kislota-asos usuli bo'yicha titrlab aniqlanadi. Buning uchun ma'lum miqdordagi preparatni suvsiz atsetat kislotadagi eritmasini kristall binafsha indikator ishtirokida perxlorat kislotasining suvsiz sirka kislotadagi 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



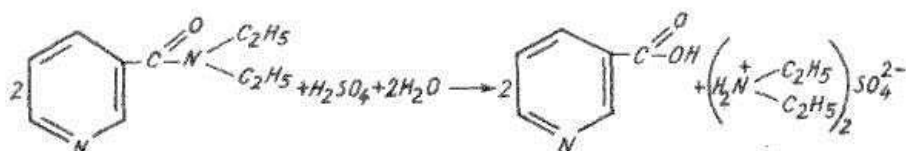
Nikotinamidning miqdori undagi amid guruhi asosida neytrallash usuli bo'yicha ham aniqlanadi. Buning uchun preparatning ma'lum miqdordagi eritmasi solingan Keldal kolbasiga 30% li natriy gidroksid eritmasi qo'shib, uni sovutgich orkali bor kislota eritmasi solingan kolbaga ulanadi. Reaksiya natijasida ajralib chiqqan ammiakni suv bug'leri yordamida bor kislota eritmasi solingan kolbaga haydaladi. «So'ngra uni metiloranj indikatorida xlorid kislotasining 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



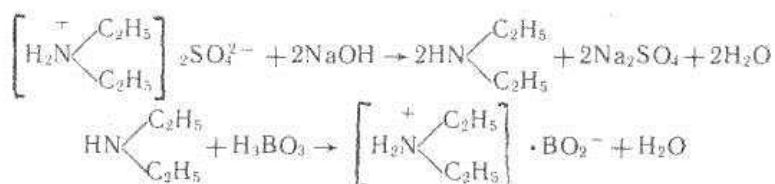
Nikodinining miqdori uning kimyoviy tuzilishidagi oksimetilen guruhi asosida yodometrik usul bo'yicha aniqlanadi. Bu usul natriy gidroksid eritmasi ta'sirida preparatning gidrolizlanishi va natijada ajralib chiqqan formaldegidning ishqoriy muhitda yod bilan oksidlanishiga asoslangan. Reaksiyani amalga oshirishda preparatning ma'lum miqdoriga ortik hajmda 0,1 mol/l yod eritmasi va natriy gidroksid eritmasi qo'shib, ma'lum vaqtgacha qorong'i joyga ko'yiladi. So'ngra eritmadagi yodning ortiqchasi xlorid kislota muhitida natriy tiosulfatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



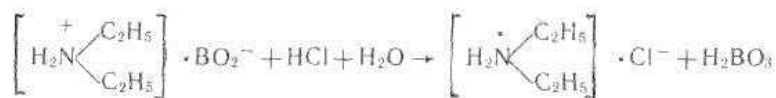
Dietilamid nikotin kislotaning miqdorini Davlat farmakopeyasida keltirilgann neytrallash usuli bo'yicha aniqlanadi. Bunda avval ma'lum miqdordagi preparatni bir xil hajmda olingan konsentrlangan sulfat kislota va suv aralashmasi bilan qaynatish yordamida parchalanadi.



So'ngra gidroliz natijasida hosil bo'lgan dietilaminsulfatni Keldal kolbasiga o'tkazib, unga natriy gidroksid eritmasi qo'shiladi va sovutgichga ulangan holda ajralib chiqsan dietilaminni suv bug'lari yordamida bor kislota eritmasi solingan kolbaga haydaladi.



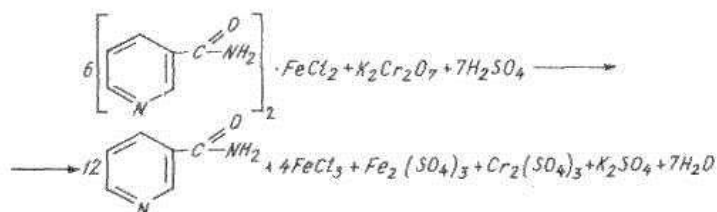
Reaksiya oxirida eritmadagi dietilaminometaboratni xlorid kislotasining 0,1 mol/l eritmasi titrlanadi.



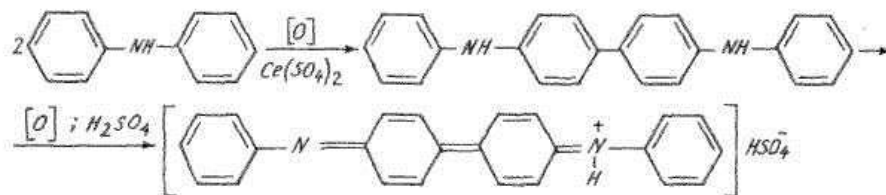
Koamidning miqdorini uning kimyoviy tuzilishidagi xlor va kobalt elementlari bo'yicha aniqlanadi. Masalan, xlor bo'yicha argentometrik usulda aniqlashda ma'lum miqdordagi preparatning suvdagi eritmasini sirka kislota muhitida va bromfenol ko'ki indikatorida reaksiya natijasida hosil bo'lgan cho'kma binafsha rangga bo'yalgunga qadar kumush nitratning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.

Preparatning miqdori kobalt bo'yicha tortma va hajmiy usullar bo'yicha ham aniqlanadi. Tortma usulda koamidagi kobaltni $\text{SoNN}_4\text{RO}_4 \cdot \text{N}_2\text{O}$ holida cho'ktirib, so'ngra uni avval spirt, keyin esa efir bilan yuvilgandan so'ng, quritib tortiladi. Hajmiy usulda esa ma'lum miqdordagi preparatning suvdagi eritmasini rN qiymati 5 ga teng atsetat buferi hamda ksilenol to'q-sariq indikatorida undagi kobaltni suyuqlik binafsha rangdan to'q-sariq rangga o'tgunga qadar, trilon B ning 0,05 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.

Feramid tarkibidagi ikki valentli temir asosida uning miqdorini dixromatometrik usul bo'yicha aniqlanadi. Buning uchun preparatning ma'lum miqdorini sulfat va fosfat kislota hamda difenilamin indikatorida suyuqlik ko'k rangga bo'yalguncha, kaliy dixromatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi. Bunda eritmaga qo'shilgan fosfat kislota reaksiya natijasida hosil bo'lgan uch valentli temirni biriktirib, dissotsiyalanmaydigan G'eRO_4 tuziga o'tkazadi.



Reaksiyaning ekvalent nuqtasida bir tomchi ortiqcha qo‘shilgan kaliy dixromat suyuqlidagi difenilaminni oksidlab, ko‘k rangga bo‘yaydi:



Nikotin kislota va nikotinamid pellagra kasalligiga qarshi o‘ziga xos modda bo‘lishi bilan birga, ular yana organizmda qand, oksil va holesterin almashinuvida ishtirok etadi. Preparatlarni jigar, yurak, tyori kasalliklarida, qon tomir spazmasida kukun, tabletka holida 0,02—0,05 g dan 0,1 g gacha kuniga 2—3 marta ichiriladi yoki 1—2,5—5,0% li eritma holida venaga, mushak orasi va teri ostiga 1—2 ml dan kuniga 1—2 marta yuboriladi.

Dietilamid nikotin kislotaning 25% li suvdagi eritmasi tibbiyotda ko‘llash uchun kordiamin nomi bilan chiqariladi. Uni nerv sistemasini, nafas yo‘li va yurak ish faoliyatini yaxshilovchi modda sifatida ishlatiladi. Kordiaminni 10—15 tomchidan ichiriladi yoki uning sterillangan eritmasi teri ostiga, mushak orasiga va venaga yuboriladi.

Nikodin farmakologik ta’sir jihatdan o‘t haydovchi, bakteristatik va bakteritsid xossaga egadir. Uni holetsistit, holingit, siydik yo‘llari infeksiyasida va ba’zi boshqa kasalliklarni davolashda 0,5—1 g dan kuniga 3—4 marta ichiriladi.

Koamid gipoxromat va gipoplastik anemiya, qon ketishi natijasida kelib chiqadigan anemiyada ishlatiladi. Uning 1% li eritmasi 1 ml dan teri ostiga yuboriladi.

Feramidning 2% li sterillangan eritmasi yoki 0,1 va 0,2 g dan tabletkasi organizmda qizil qon tanachalari kamayib ketgan hollarda qo‘llanadi.

Nikotin kislota, nikotinamid, nikodin va dietilamid nikotin kislotalar og‘zi mahkam berkitilgan idishlarda, yorug‘lik tushmaydigan joylarda «B» ro‘yxat bo‘yicha saqlanadi.

Koamid va feramid ham kuruk va qorong‘i joyda saqlanadi.

Amlodipin besilatning chinligi va miqdori yuqori samarali suyuqlik xromatografiya usulida standart namuna eritmasi bilan taqqoslab aniqlanadi.

Tibbiyotda kalsiy kanalining blokatori sifatida qo‘llaniladi.

Nazorat savollari

1. Piridin-3-karbon guruh dori moddalar tasnifi?
2. Piridin-3-karbon guruh dori moddalar tahlili?
3. Piridin 3-karbon kislota hosilalari tahlili?

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma’lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 “Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalari” Toshkent, 2002 y.

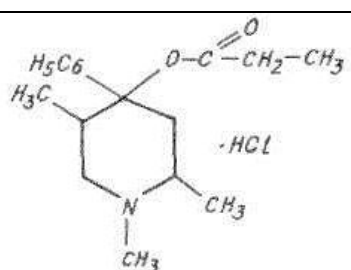
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O'zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushego issledovatelya - ximika“, Leningrad, „Ximiya“, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennye sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.
8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 201

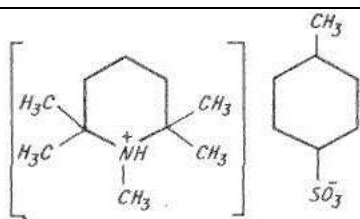
26. Mavzu: Piperidin guruxiga kirgan dori moddalari

Reja:

- 1.Piperidin hosilalari tahlili
- 2.Tropan hosilalari tahlili.
- 3.Sifatiga qo'yiladigan talablar

Tayanch iboralar: *muammoli texnologiyalar, uquv muammosi, ijodiy suxbat, muammoli vaziyat, muammoli bayon, Mustaqil fikr.*

Kimyoviy tuzilishi	Sifat nazorati
	PROMEDOL - Promedolum 1, 2, 5- trimetil-4- fenil-4- propionil oksipiperidin, gidrokslorid Promedol hidsiz yoki kuchsiz hidli, oq kristall kukun bo'lib, suv va xloroformda engil eriydi, spirtida eriydi, efir va benzolda esa erimaydi. CHinligi: 1. Pikrin kislotasining suvdagi to'yingan eritmasi bilan sariq rangli birikma hosil bo'lish reaksiyasi 2. Formaldegidning sulfat kislota-dagi eritmasi bilan rangli birikma hosil bo'lish reaksiyasi 3. Xlor ioniga xos kumush nitrat bilan oq pishloqsimon cho'kma hosil bo'lish reaksiyasi Miqdori: Suvsiz muhitda kislota asos titrlash usuli Ishlatilishi: Analgezitik vosita PIRILEN - Pirilenum 1, 2, 2, 6, 6-pentametil piperidin, p-toluolsulfonat



Pirilen hidsiz yoki juda kuchsiz, hidli oq kristall kukun bo'lib, suv va spirtida engil eriydi, atsetonda qiyin eriydi, efirda esa erimaydi. U 156—160°S haroratda suyuqlanadi.

CHinligi:

1. Natriy gidroksid eritmasi ta'sirida oq loyqa cho'kma hosil bo'lish reaksiyasi
2. Oltingugurt ion holiga o'tkazilib bariy sulfat bilan reaksiyasi
3. Sirka aldegididagi eritmasini natriy nitroprussid ta'sirida to'q qizil rangli birikma hosil qilish reaksiyasi

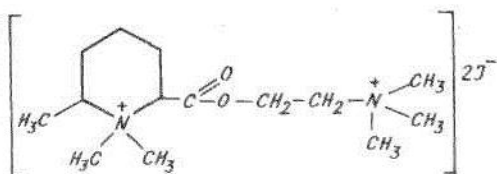
Miqdori: Suvsiz muhitda kislota asos titrlash usuli

DIMEKOLIN

Dimecolinum

1,6- dimetilpipekolin kislotaaning 3-dimetilaminoetil

efiri, diyodmetilat



Dimekolin oq yoki biroz krem tusli kristall kukun bo'lib, suvda juda engil eriydi, issiq spirtida eriydi, atsetonda erimaydi. 196—202°S haroratda parchalanish bilan suyuqlanadi.

CHinligi:

1. 30 % natriy gidroksid bilan qizdirib, ajralib chiqqan dimetilamin qizil lakmusni ko'k rangga bo'yash reaksiyasi
2. N – metil guruhiga xos reaksiya
3. Yod ioniga xos sifat reaksiyasi

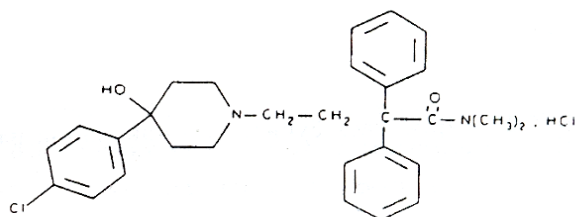
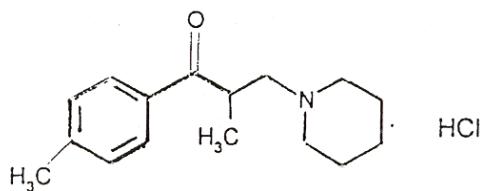
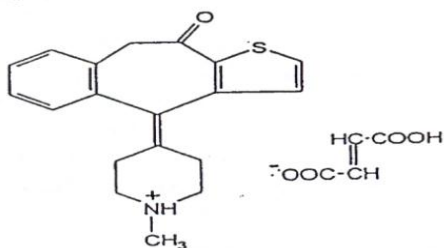
Miqdori: argentometrik usul (Fayans usuli)

KETOTIFEN Ketotiphen

4,9-digidro-4(1-metil-4-piperidiniliden)-10N-benzo[4,5]siklogepta[1,2-b]tifen-10-on fumarat

Oq yoki och-sariq rangli, hidsiz, achchiq mazali kristall kukun. Metanol, etanol, suv, sirka kislotada kam, efir, atsetonda amalda erimaydi. Suyuqlanish harorati 184-200°S.

CHinligi:



1. IQ-spektrometrik usul
 2. UB-spektrofotometrik usul
- Miqdori:** YUSSX usul

Ishlatilishi: Allergiyaga qarshi vosita

TOLPERIZON GIDROXLORID

Tolperizoni hydrochloridum

2-metil-1-(4-metilfenil)-3-(1-piperidinil)-1-propanon gidroxlid

Oq yoki deyarli oq, o'ziga xos hidli kristall kukun. Sirka kislotada juda oson, suv, etanolda oson, atsetonda kam, benzol va efirda amalda erimaydi. Suyuqlanish harorati 166-177⁰S.

CHinligi:

1. UB – spektrometrik usul
2. YUQX usul
3. Xlor ioniga xos sifat reaksiya

Miqdori: Suvsiz muhitda kislotasos titrlash usuli

LOPERAMID GIDROXLORID

Loperamidi hydrochloridum

4-[4-(4-xlorfenil)-4-gidroksipiperidino]-N, N-2,2-difenilbutiramid gidroxlid

Oq, sarg'ish kristall kukun. Suvda kam, metanolda oson, etanolda eriydi.

CHinligi:

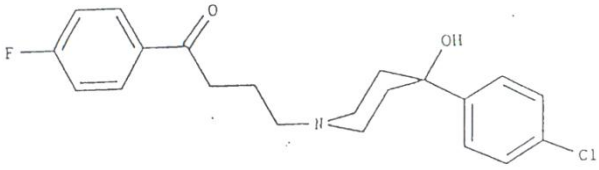
1. IQ-spektrometrik usul
2. UB-spektrofotometrik usul
3. Xlor ioniga xos sifat reaksiya

Miqdori: Suvsiz muhitda kislotasos titrlash usul (ekvivalent nuqta potentsiometrik usul)

Ishlatilishi: Diareyaga qarshi vosita

GALOPERIDOL

Galoperidolum

	4-[4-(4-xlorofenil)-4-gidroksiniperidino]-4¹-ftorbutirofenon Oq yoki deyarli oq kristall kukun. Suvda amalda erimaydi, dixloreten va etanolda (96%) eriydi, efirda kam eriydi. Suyuqlanish harorati 150-153⁰S. CHinligi: 1. IQ-spektrometrik usul 2. UB-spektrofotometrik usul 3. YUQX usuli 4. Rangli reaksiyalar Miqdori: Suvsiz muxitda kislotas asos titrlash usul Ishlatilishi: Neyroleptik vosita

Piperidin kimyoviy tuzilishi jihatidan piridinning to'la gidrirlangan hosilasi bo'lib, u ko'pchilik dori moddalar asosini tashkil qiladi.

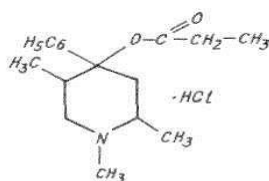


Piperidinning hosilalaridan tibbiyotda analgezik ta'sirga ega bo'lgan promedol, ganglioblokirlovchi (ganglioqurshovchi) ta'sir ko'rsatuvchi pirilen va dimekolin preparatlari keng qo'llaniladi. Ularni turli usullar bilan olimlar tomonidan sintez qilib olingan. Promedolni I. N. Nazarov rahbarligida bir guruh olimlar quyidagi sxema bo'yicha dimetil (viniletill)-karbinol asosida birinchi marta sintez qilib olishgan:

PROMEDOL

Promedolum

1, 2, 5- trimetil-4- fenil-4- propionil oksipiperidin, gidroxlorid



$C_{17}H_{25}NO_2 \cdot HCl$

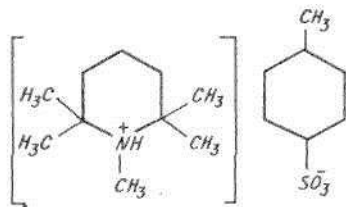
M.m. 311,85

Promedol hidsiz yoki kuchsiz hidli, oq kristall kukun bo'lib, suv va xloroformda engil eriydi, spirtda eriydi, efir va benzolda esa erimaydi.

PIRILEN

Pirilenum

1, 2, 2, 6, 6-pentametil piperidin, p-toluolsulfonat



$C_{10}H_{21}N \cdot C_7H_8O_3S$

M.M. 327,48

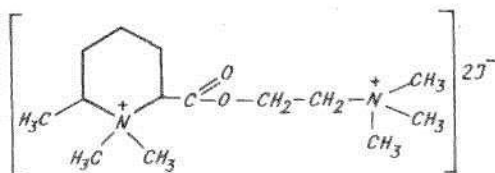
Pirilen hidsiz yoki juda kuchsiz, hidli oq kristall kukun bo'lib, suv va spirtda engil eriydi, atsetonda qiyin eriydi, efirda esa erimaydi. U 156—160°S haroratda suyuqlanadi.

DIMEKOLIN

Dimecolinum

1,6- dimetilpipekolin kislotaning 3-dimetilaminoetil

efiri, diyodmetilat



$C_{14}H_{30}N_2O_2$

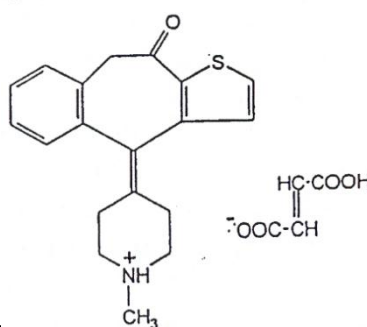
M.M. 512,2

Dimekolin oq yoki biroz krem tusli kristall kukun bo'lib, suvda juda engil eriydi, issiq spirtda eriydi, atsetonda erimaydi. 196—202°S haroratda parchalanish bilan suyuqlanadi.

KETOTIFEN

Ketotiphen

4,9-digidro-4(1-metil-4-piperidiniliden)-10N-benzo[4,5]siklogepta[1,2-b]tifen-10-on fumarat





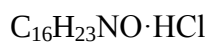
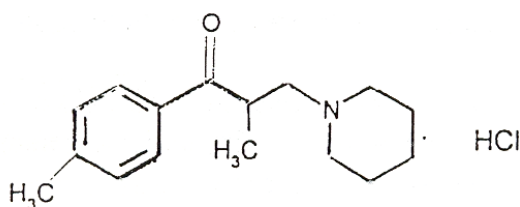
425,51

Oq yoki och-sariq rangli, hidsiz, achchiq mazali kristall kukun. Metanol, etanol, suv, sirka kislotada kam, efir, atsetonda amalda erimaydi. Suyuqlanish harorati $184-200^{\circ}\text{S}$.

TOLPERIZON GIDROXLORID

Tolperizoni hydrochloridum

2-metil-1-(4-metilfenil)-3-(1-piperidinil)-1-propanon gidroxlorig



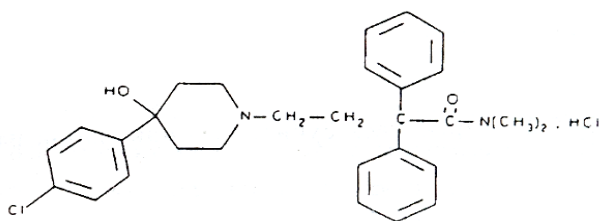
281,8

Oq yoki deyarli oq, o'ziga xos hidli kristall kukun. Sirka kislotada juda oson, suv, etanolda oson, atsetonda kam, benzol va efirda amalda erimaydi. Suyuqlanish harorati $166-177^{\circ}\text{S}$.

LOPERAMID GIDROXLORID

Loperamidi hydrochloridum

4-[4-(4-xlorfenil)-4-gidroksipiperidino]-N, N-2,2-difenilbutiramid gidroxlorig



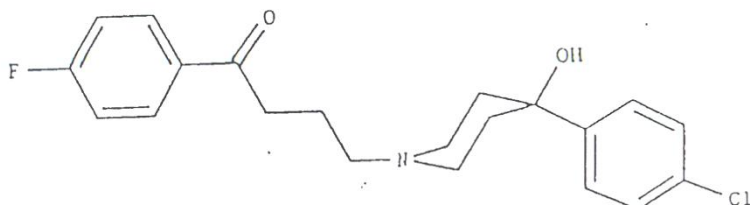
M.m. 513,5

Oq, sarg'ish kristall kukun. Suvda kam, metanolda oson, etanolda eriydi.

GALOPERIDOL

Galoperidolum

4-[4-(4-xlorofenil)-4-gidroksinipiperidino]-4¹-ftorbutirofenon

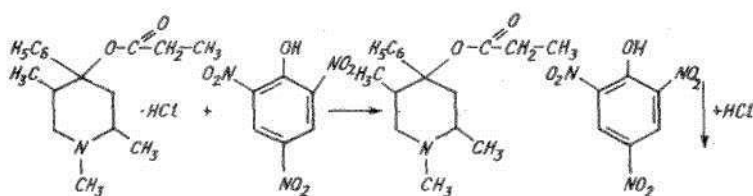


$C_{21}H_{23}ClFNO_2$

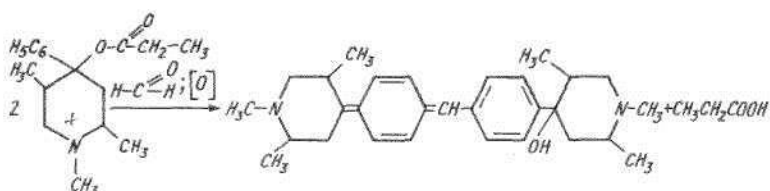
375,9

Oq yoki deyarli oq kristall kukun. Suvda amalda erimaydi, dixloretan va etanolda (96%) eriydi, efirda kam eriydi. Suyuqlanish harorati $150-153^{\circ}S$.

Promedolning chinligini farmakopeya ko'rsatmasi bo'yicha uning molekula tuzilishidagi uchlamchi azot asosida ko'pchilik alkaloid va azot saqllovchi geterotsiklik birikmalarga o'xshash pikrin kislotasining suvdagi to'yingan eritmasi bilan sariq cho'kma shaklida qo'sh molekulyar birikma hosil qilishi orqali aniqlanadi:

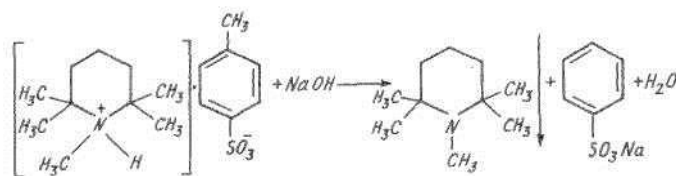


Preparatning chinligini yana uning formaldegidning konsentrlangan sulfat kislotadagi eritmasi bilan rangli birikma hosil qilishi bo'yicha ham aniqlanadi. Bunda preparatning xloroformdagi eritmasiga asta-sekin formaldegidning konsentrlangan sulfat kislotadagi eritmasidan qo'shilsa, suyuqlikdagi ikki qatlam chegarasida qizil rangli halqa paydo bo'ladi.



Promedol tarkibidagi xlor ionini odatdagicha nitrat kislota muhitida kumush xlorid holida cho'ktirib aniqlanadi.

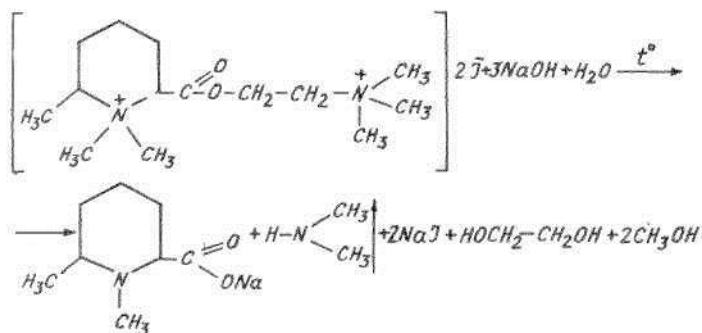
Pirilenning chinligini aniqlashda uning suvdagi eritmasidan natriy gidroksid eritmasi ta'sirida 1, 2, 2, 6, 6- pentametilpiperidin asosni oq loyqa shaklida cho'ktirib isbotlanadi.



Pirilen tarkibidagi p-toluolsulfonat kislota qoldig'ini, undagi oltingugurt asosida aniqlanadi. Buning uchun preiaratni konsentrlangan nitrat kislota va pergidrol bilan qizdirib, organik birikkan oltingugurti sulfat ioniga o'tkaziladi, so'ngra uni bariy sulfat holida cho'ktirib aniqlanadi.

Pirilenning sirka aldegididagi eritmasi natriy nitroprussid ta'sirida to'q qizil rangli birikma hosil qiladi. Bu reaksiyadan ham preparatning chinligini aniqlashda foydalaniladi.

Dimekolinning chinligini aniqlash uchun uni natriy gidroksidning 30% li eritmasi bilan qizdirish yordamida parchalanadi. Reaksiyadan ajralib chikkan dimetilamin probirka ustida tutib turilgan qizil lakmus qog'ozini ko'k rangga bo'yaydi.



Dimekolin kaliy dixromat va konsentrlangan sulfat kislota solingan probirka ustiga natriy nitroprussid eritmasi va piridin bilan ho'llangan filtr qog'ozi tutib, so'igra uni qizdirilsa, qog'ozda ko'k dog' paydo bo'ladi. Bu reaksiya preparatdagi NN metil guruhiga xosdir.

Preparat tarkibidagi yodni aniqlash uchun unga konsentrlangan sulfat kislota qo'shib isitiladi, bunda binafsha rangli erkin yod bug'lari ajralib chiqadi.

Dimekolinning chinligini yana uning isitilgan spirtidagi eritmasini sovutilganda oq kristall shaklida cho'kma cho'kishi bo'yicha ham aniqlanadi. Bunda dimekolin asos holida ajralib chiqadi.

Promedolni Davlat farmakopeyasi talabiga ko'ra suvsiz muhitda kislota-asos usuli bo'yicha titrlab aniqlanadi. Buning uchun preparatning suvsiz sirka kislotasida eritilgan ma'lum miqdorini simob (II) atsetat tuzi hamda kristallik binafsha indikator ishtirokida suyuqlik yashil rangga o'tguncha perxlorat kislotaning 0,1 mol/l suvsiz sirka kislotadagi eritmasi bilan titrlanadi.

Preparatning miqdorini yana uning tarkibidagi xlorid kislota qoldig'i asosida argentometrik yoki neytrallash usullari bo'yicha aniqlash mumkin. Neytrallash usulida preparatning ma'lum mikdorini xloroformda eritib, fenoltalein indikator ishtirokida natriy gidroksidning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.

Pirilenni suvsiz muhitda kislota-asos usuli bo'yicha perxloratning 0,1 mol/l eritmasi bilan potensiomertik titrlash orkali aniqlanadi. Bunda indikator elektrod sifatida platina yoki shisha elektrod ishlatiladi.

Dimekolinning mikdori uning tarkibidagi yod asosida argentometrik (Fayans) usul bo'yicha aniqlanadi. Bunda indikator sifatida flyuoresseinning 0,2% li spirtidagi eritmasi ishlatiladi va cho'kma to'la to'q sariq rangga o'tguncha kumush nitratning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.

Promedolni farmakologik ta'siri jihatidan morfin alkaloidining o'rnini bosuvchi analgetik modda sifatida bemorni operatsiyaga tayyorlashda va undan keyin, me'da va o'n ikki barmoqli ichak yaralarida, holetsistit, buyrak va jigar kolitlarida hamda boshqa kasalliklarda og'rik. qoldiruvchi modda sifatida ishlatiladi. Ginekologiya amaliyotida tug'ruq paytida uni og'riq qoldiruvchi sifatida ishlatiladi.

Odatda promedolni 0,025—0,05 g dan ichiriladi yoki 1—2% li eritmasi 1 ml dan teri ostiga yuboriladi. Preparat tabletqadarda 0,025 g va ampulalarda 1 ml dan 1% yoki 2% li eritmasi chiqariladi.

Pirilenni gipertonik kasalliklarda, periferik qon tomirlari spazmasida, me'da va o'n ikki barmoq ichak yaralarida 0,0025—0,005 g dan ichiriladi. Uni tabletkalarda 0,005 g dan chiqariladi.

Dimekolin ham me'da va o'n ikki barmoq ichak yaralarida, holetsistit va silliq mushak periferik qon tomirlari spazmasida hamda gipertoniya kasalligini davolashda 0,025— 0,05 g dan kuniga 2—3 marta ichiriladi. Dimekolin 0,025— 0,05 g dan sariq qobiq bilan koplangan tabletkalarda chiqariladi.

Promedol og'zi mahkam berkitilgan shisha idishlarda «A» ro'yxati bo'yicha, pirilen esa «B» ro'yxatida saqlanadi. Dimekolin yorug'lik tushmaydigan joylarda «B» ro'yxati bo'yicha saqlanishi zarur.

Ketotifen chinligi IQ -, UB - spektrofotometrik usulda standart namuna eritmasi bilan taqqoslab aniqlanadi.

Ketotifen miqdori yuqori samarali suyuqlik xromatografiya va suvsiz muhitda kislota asos titrlash usulida aniqlanadi. Preparatning aniq tortmasi muz.sirka kislota eritilib, 0,1 m xlorid kislota eritmasi bilan titrlanadi (indikator kristallik binafsha).

Tibbiyotda allergiyaga qarshi vosita sifatida qo'llaniladi.

Tolperizon gidroxlorid chinligi UB – spektrofotometrik usulda aniqlanadi. Bunda tekshiriluvchi eritma UB spektri 200 nm dan 400 nm oralig'ida maksimum nur yutish ko'rsatkichi 260 ± 2 nm bo'lishi kerak.

Preparat chinligi gidroxlorid qoldig'idagi xlor ioniga xos DF XI bo'yicha reaksiya yordamida aniqlanadi.

Tolperizon gidroxlorid chinligi yupqa qatlam xromatografiya usulida standart namuna eritmasi bilan taqqoslab aniqlanadi.

Tolperizon gidroxlorid miqdori suvsiz muhitda kislota asos titrlash usulida aniqlanadi. Aniq tormani 3% li simob (II) atsetat saqlagan muz. sirka kislota eritmasida eritilib, 0,05 M xlorid kislota bilan 0,1% kristallik binafsha eritmasi ishtirokida ko'k yashil rang xosil bo'lguncha titrlanadi.

Tibbiyotda miorelaksant vosita sifatida qo'llaniladi. 15 – 30⁰ S xona haroratida saqlanadi.

Loperamid gidroxlorid chinligi IQ -, UB - spektrofotometrik usulda standart namuna eritmasi bilan taqqoslab aniqlanadi.

CHinligi yana xloridlarga xos sifat reaksiya yordami DF XI bo'yicha aniqlanadi.

Loperamid gidroxlorid miqdori neytrallash usulida (potensiometrik titrlash) aniqlanadi. Dori moddasini etil spirt va 0,01 M xlorid kislota eritib, 0,1 M natriy gidroksid eritmasi bilan titrlanadi.

Tibbiyotda diareyaga qarshi vosita sifatida qo'llaniladi.

Galoperidol chinligi IQ -, UB – spektrofotometrik, yupqa qatlam xromatografiya usulida aniqlanadi.

Tekshiriluvchi moddaning 400 dan 4000 sm^{-1} gacha oralig'idagi IQ spektri standart namuna bilan taqqolanganda mos kelishi lozim.

YUpqa qatlam xromatografiya usulida oktaedetsilsilil silikagelli plastinkasidan foydalanib, tetragidrofuran-metanol-natriy xlor (10:45:45) aralashmasiga xromatogramma solinadi. So'ng quritib 254 nm to'lqin uzunligida UB nurida ko'riladi.

Galoperidol miqdori suvsiz muhitda kislota asos titrlash usulida aniqlanadi. Bunda muz.sirka kislota eritmasida eritib, 0,1 N xlorid kislota bilan tirlanadi (indikator 1 - naftolbenzol).

Tibbiyotda antipsixik neyroleptik vosita sifatida qo'llaniladi.

Nazorat savollari

1. Piperidin hosilalari tahlili?
2. Tropan hosilalari tahlili?
3. Sifatiga qo'yiladigan talablar?
4. Loperamid hidrohlorid tahlili?
5. Ketotifen tahlili?
6. Pirilen tahlili?

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 "Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalar" Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O'zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushego issledovatelya - ximika“, Leningrad, „Ximiya“, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennye sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.
8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

27. Mavzu. Atropanning tibbiyotda ishlatiladigan xosilalari

Reja:

1. Atropan hosilalari tahlili
2. Sifatiga qo'yiladigan talablar
3. Atropan hosilalari ishlatilishi.

Tayanch iboralar: Atropan hosilalari, skopolamin gidrobromid, atropin sulfat, tropafen.

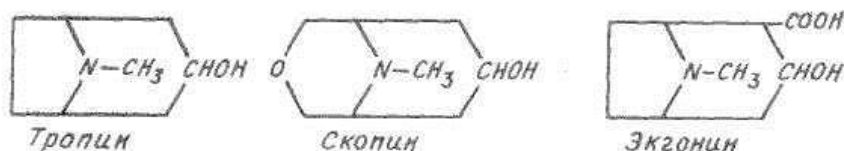
Tropan hosilalariga tabiiy alkaloidlardan atropin, skopolamin, kokain hamda atropinning yarim sintetik o'xshashlaridan (analoglaridan) gomatropin, tropatsin va tropafenlar kiradi. Ularning kimyoviy tuzilishi asosini ikki tutash, besh a'zoli pirrolidin va piperidin halqalaridan iborat kondensirlangan bitsiklik sistema tropan tashkil qiladi.



Tropan xalkasining markazidagi uchlamchi azot va u bilan bog'langan birinchi va beshinchi holatdagi uglerod atomlari pirrolidin va piperidin halkalari uchun umumiydir.

Tropan alkaloidlarini ularning kimyoviy tuzilishlariga ko'ra uch guruhga bo'lish mumkin.

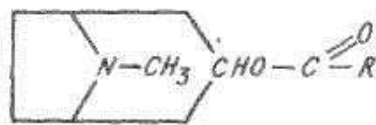
Birinchi guruhga molekulasi bitsiklik ikkilamchi aminospirt tropindan tashkil topgan, atropin va uning sintetik analoglaridan, gomatropin, tropatsin va tropafenlar kiradi. Ikkinchi guruh skopolamin alkaloididan tashkil topgan bo'lib, uning asosi bitsiklik aminospirt skopindan iborat, uchinchi guruhning molekula tuzilishi asosiga esa bitsiklik aminospirt ekgonin saklovchi kokain kiradi.



Tropan alkaloidlari va uning sintetik analoglari kimyoviy tuzilishi jihatidan murakkab efirlardir.

Masalan, atropin, tropin, skopolamin esa skopin aminospirtlari bilan trop kislotalarining o'zaro birikishidan tashkil topgan murakkab efirdir. Kokain»alkaloidida aminospirt metil ekgonin, benzoat kislota qoldig'i bilan efirsimon birikkan bo'ladi.

Atropinning sintetik analoglari gomatropin, tropatsin va tropafenlarning ham asosini bitsiklik aminospirt tropin tashkil qilib, gomatropin bodom, tropatsin difenilatsetat, tropafen esa a-fenil-(3- (p- atsetofenil)-propion kislota qoldiklari bilan efirsimon birikkan bo'ladi.

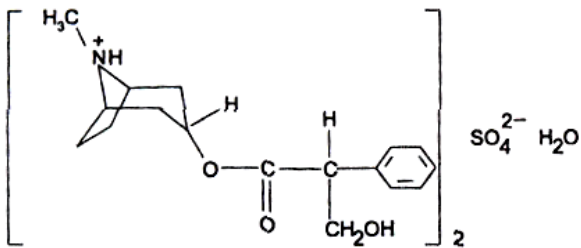
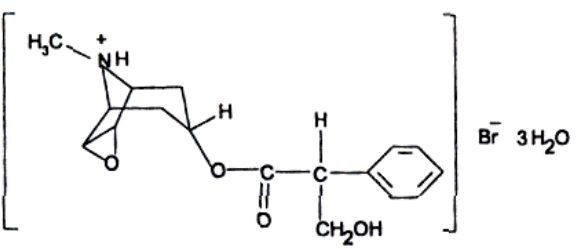


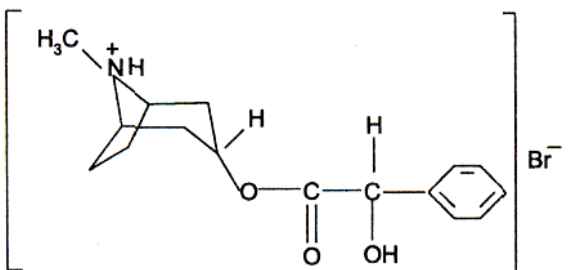
Алкалоиднинг номи	Алкалоид таркибидagi кислота қолдиги $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ -\text{C}-\text{R} \end{array}$
Атропин, скополамин	$\begin{array}{c} \text{O} \quad \text{CH}_2\text{OH} \\ \parallel \quad \\ -\text{C}-\text{CH}-\text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ Троп кислота
Гоматропин	$\begin{array}{c} \text{O} \quad \text{OH} \\ \parallel \quad \\ -\text{C}-\text{CH}-\text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ Бодом кислота
Тропацин	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ -\text{C}-\text{CH} \end{array}$ Дифенил ацетат кислота
Тропафен	$\begin{array}{c} \text{O} \quad \quad \quad \text{O} \\ \parallel \quad \quad \quad \parallel \\ -\text{C}-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{C}_6\text{H}_4-\text{O}-\text{C}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ α-фенил-β-(ацетокси фенил)-пропион кислота

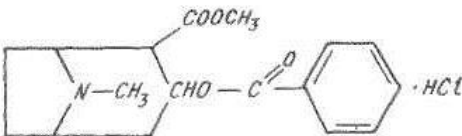
Тропан алкалоидлари asosan ituzumlar (Solanacea) oilasiga mansub belladonna (*Atropa belladonna*), turli xil skopoliya (*Scopolia*), mingdevona (*Hyoscyamus niger*), bangidevona (*Datura stramonium*) shuningdek Erythexylaceae oilasiga kiruvchi koka butasi (Erythexylaceae sosa) o'simliklarida uchraydi.

Атропин skopoliya o'simligining ildizi va bangidevona o'simligining bargida ko'p miqdorda bo'ladi.

TROPAN HOSILALARI

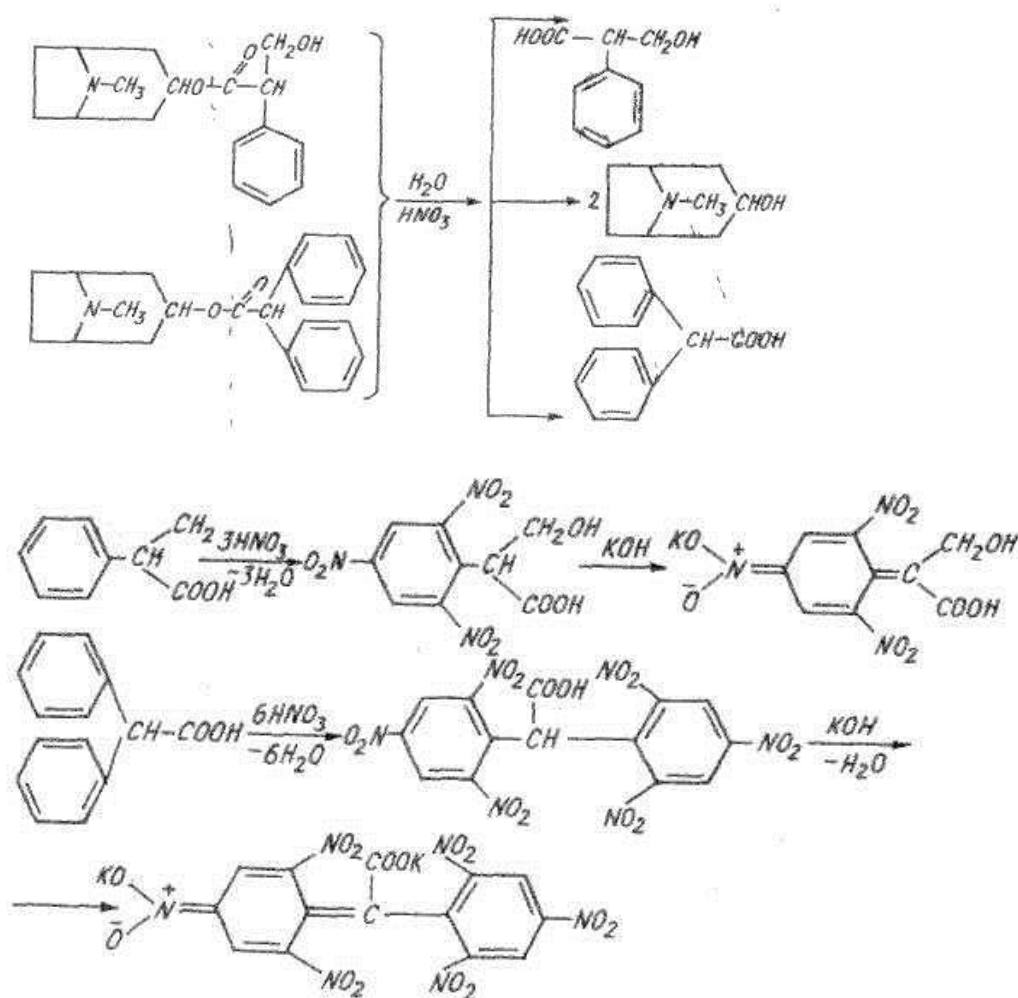
Kimyoviy tuzilishi	Sifat nazorati
 	Atropin sulfat - Atropini sulfas d,1-trop kislota sulfat monogidrat yoki (R,S)-3-tpopoiloksitropan sulfat monogidrat tropin efiri. Hidsiz, oq kristallik yoki donsimon kukun. Suv va spirtda oson eriydi. Chinligi: 1) Vitali – Moren reaksiyasi 2) sulfat ionini aniqlash Miqdoriy tahlil: suvsiz muhitda kislota-asosli titrlash Dori shakli: kukun, tabletk, in'eksiya uchun 0,1% li eritma, ko`z uchun surtma dori.</p> <p>A ro`yxat. Skopolamin gidrobromid – Scopolamini hydrobromidum 1-trop kislota gidrobromid trigidrat skopin efiri. Rangsiz, shaffof kristallar yoki oq kristallik kukun. Suvda oson eruvchan; spirtda eriydi. Chinligi: 1) Vitali – Moren reaksiyasi 2) Solishtirma burish burchagini aniqlash Miqdoriy tahlil: suvsiz muhitda kislota-asosli titrlash Dori shakli: kukun, in'eksiya uchun 0,05% li eritma. A ro`yxat.

	Gomatropin gidrobromid -Homatropini hydrobromidum d,1-mindal kislota gidrobromid tropin efiri. Hidsiz, oq kristalli kukun. Suvda oson, spirtda qiyin eriydi. Chinligi: 1) kaliy gidroksid ta'sirida cho`kma tushadi.</li> <li>2) yod va simob (II) xlorid ta'sirida cho`kma tushadi. Miqdoriy tahlil: suvsiz muhitda kislota-asosli titrlash. Dori shakli: kukun, 0,25% li eritma. A ro`yxat. Tropatsin - Tropacinum Difenilsirka kislota tropin efirining gidroxloridi. Oq yoki och pushti tusli oq kristalli kukun. Suv va spirtda oson eriydi. Chinligi: 1) Vitali – Moren reaksiyasi 2) xlor ionini aniqlash Miqdoriy tahlil: simob atsetat ishtirokida suvsiz titrlash Dori shakli: tabletka. A ro`yxat. Tropafen - Tropaphenum α-fenil-β-(para-atsetoksifenil) propion kislota tropin efirining gidroxloridi. Oq yoki och kulrang pushti tusli oq kristallik kukun. Suv va spirtda oson eriydi. Chinligi: 1) Vitali – Moren reaksiyasi

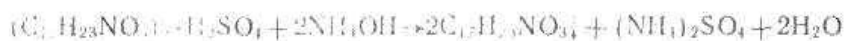
	2) xlor ionini aniqlash 3) gidroliz; etilatsetat hosil bo'lishi bo'yicha sirka kislotani aniqlash bilan. Miqdoriy tahlil: tropatsinga qarang Dori shakli: kukun, in'eksiya uchun liofillangan kukun (har bir ampulada 0,02 g tropafendan). Kuchli α-adrenoblokator; Kuchsiz xolinolitik. KOKAIN GIDROXLORID Cocaini hydrochloridum Benzoilekgoninning metil efiri, gidroxlorid Hidsiz, achchiq mazali, rangsiz, ninasimon kristall yoki oq kristall kukun bo'lib, suvda juda oson eriydi, 95 % li spirtida, xloroform va glitserinda eriydi, efirda esa erimaydi. Preparat 100—105°S haroratda suyuqlanadi. CHinligi: 1. 1 % li kaliy permanganat eritmasi qo'shilganda, binafsha rangli kristall cho'kma beradi 2. Alkaloidlarga o'xshash umumiy cho'ktiruvchi reaktivlar, pikrin kislota, Dragendorff reaktivi va boshqalar bilan turli rangdagi cho'kmalar hosil qilish reaksiyalari 3. xlor ionini odatdagicha kumush xlorid xolida cho'ktirib aniqlanadi 4. Kons. sulfat kislota ta'sirida suv xammomida qizdirilgandan so'ng, biroz suv qo'shilishi bilan xushbo'y hidli benzoat kislotasining metil efiri hosil bo'lishi reaksiyasi Miqdori: Suvsiz muhitda kislota-asos titrlash usuli Ishlatilishi: Mahalliy aneste-ziyalovchi modda sifatida qo'llaniladi.

Atropin, skopolamin, tropatsin va tropafenlarning chinligini ularni barchasiga xos Vitali-Moren reaksiyasi bo'yicha aniqlanadi. Bunda preparatning namunasiga bir necha tomchi konventrlangan nitrat kvaslotasi qo'shib, suv hammomida bug'lantiriladi. Keyinchalik unga kaliy gidroksidining spirtidagi eritmasi va atseton qo'shilganda, biroz turish natijasida binafsha rangli, xinoid tuzilishidagi modda hosil bo'ladi.

Reaksiyani atropin va tropatsin misolida quyidagi kimyoviy tenglamalar bo'yicha ifodalash mumkin:



Gomatropin gidrobromid Vitali-Moren reaksiyasini bermaydi va shu bilan boshqa tropan qator preparatlaridan farqlanadi. Atropin bilan gomatropinning chinligini ularning eritmalaridan ishkoriy muhitda asos holida cho'ktirib olib ham aniqlanadi. Masalan, atropin sulfat eritmasidan atropinii ammiak eritmasi ta'sirida asos holida cho'ktirib, so'ngra uni ajratib quritiladi va suyuqlanish harorati aniqlanadi. Atropin asos 115—117°S haroratda suyuqlanib ketishi lozim.

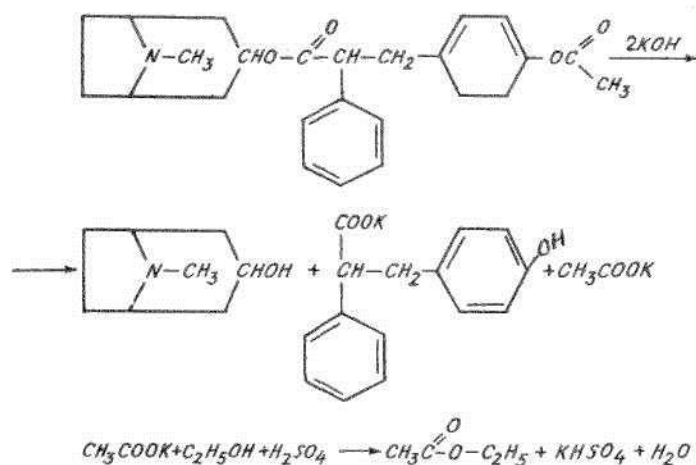


Gomatropinni asos holida uning gidrobromidli tuzining eritmasidan natriy gidroksid eritmasi ta'sirida cho'ktiriladi. Cho'kmani xloroform yordamida ekstraksiya qilib olib, so'ngra xloroformni bug'lantiriladi. Keyinchalik gomatropin asosga 2 % li simob dixloridning 60 % li spirtidagi eritmasi

qo'shilsa, u avval sariq rangga, so'ngra esa qizilgishtsimon rangli cho'kmaga o'tadi. Bu reaksiya gomatropinni atropindan farqlantiradi.

Tropatsinning chinligi uning pikrat kislota bilan 197—199°S haroratda suyuqlanib ketadigan sariq cho'kma hosil qilishi bo'yicha ham aniqlanadi. Bunda tropatsin pikrat kislota bilan ko'sh molekulyar birikma hosil qiladi.

Tropafenning chinligi Vitali-Moren reaksiyasidan tashqari, uning kimyoviy tuzilishidagi efirsimon birikkan sirka kislota qoldig'i asosida o'ziga xos hidli etilatsetat efiri hosil qilish reaksiyasi bo'yicha ham aniqlanadi. Buning uchun preparatni avval kaliy gidroksidning spirtidagi eritmasi bilan gidrolizlab, so'ngra unga 50 % li sulfat kislota qo'shib qizdirilganda etil atsetat efiri hosil bo'ladi.

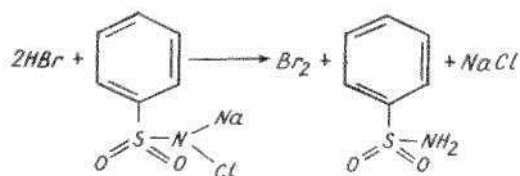


Tropan alkaloidlari ham boshqa alkaloidlarga o'xshash, cho'ktiruvchi reaktivlar bilan turli tarkibdagi cho'kmalar hosil kiladi. Masalan, yod eritmasi bilan qo'ng'ir rangli poliyodid, Dragendorff reaktivi bilan esa to'q sariq cho'kma beradi.

Dragendorff reaktivi bilan bo'ladigan reaksiyani farmakopeya maqolasida tropafenning chinligini aniqlashda asosiy reaksiya sifatida tavsiya qilinadi.

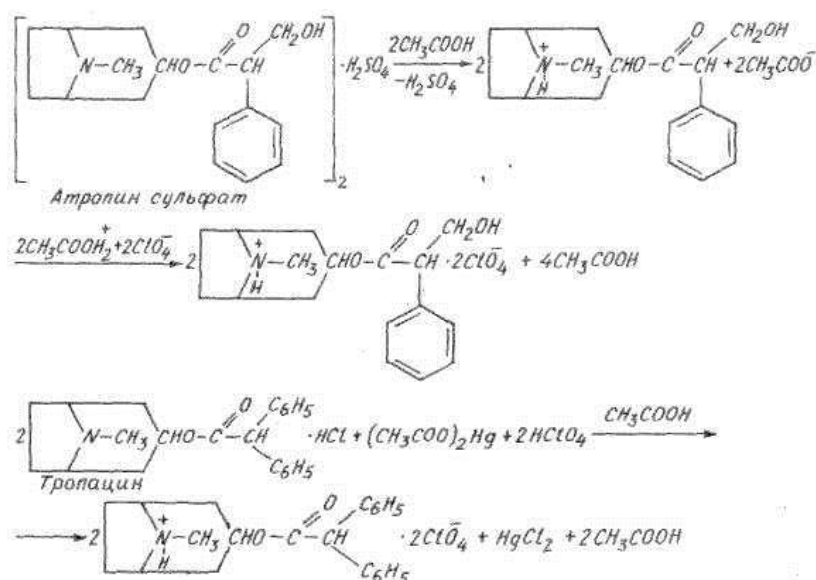
Atropin sulfatdagi sulfat ionini bariy sulfat, tropatsin va tropafendagi xlor ionini kumush xlorid holida cho'ktirib aniqlanadi.

Skopolamin va gomatropin gidrobromidlardagi brom ionini, ularning eritmasidan kislotali muhitda xloramin ta'sirida erkin brom holida ajratib chiqarib, so'ngra uni eritmaga qo'shilgan xloroformni to'q sariq rangga bo'yashi bo'yicha aniqlanadi.



Tropan qator alkaloidlarning miqdorini suvsiz muhitda kislota-asos titrlash usuli bo'yicha aniqlanadi. Bunda alkaloidlarning galogen vodorodli tuzlarining suvsiz sirka kislota eritmasini simob (II) atsetat kristallik binafsha indikator ishtirokida perxlorat kislotasining suvsiz sirka kislota eritmasi bilan titrlanadi.

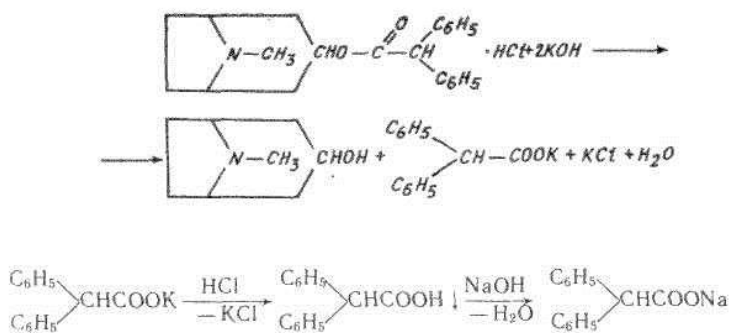
Atropin sulfatni simob (II) atsetat qo'shmagan holda titrlanadi. Reaksiyani atropin sulfat va tropatsin misolida quyidagi tenglamalar bo'yicha ifodalash mumkin:



Preparatlarning miqdorini ulardagi kislota qoldig'i asosida neytrallash, galogenovodorodli tuzlarini esa yana argentometrik usullar bo'yicha ham aniqlanadi. Masalan, atropin sulfat va gomatropin gidrobromidning suv-spirt aralashmasidagi eritmasi xloroform va fenolftalein indikator ishtirokida natriy gidroksidning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi. Reaksiya natijasida hosil bo'lgan alkaloid asosni ekstraksiya qilish maqsadida titrlash xloroform ishtirokida olib boriladi.

Skopolamin gidrobromidning miqdorini argentometrik usul bo'yicha ham aniqlashda preparatning eritmasini sirka kislota muhitida bromfenol ko'ki indikator ishtirokida kumush nitratning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.

Tropatsinni neytrallash usulida aniqlashda avval uni kaliy gidroksidning spirtidagi eritmasi bilan qaynatish yordamida gidrolizlanadi. Natijada hosil bo'lgan kaliy difenilatsetatni. xlorid kislota bilan neytrallab, difenilatsetat kislota holida cho'ktiriladi. So'ngra uni efir bilan ekstraksiya qilib olinadi. Undan efirni bug'latgandan keyin, difenilatsetat kislotasini spirtida eritib, eritmani fenolftalein indikator ishtirokida natriy gidroksidning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



Tropan qator preparatlarini tibbiyotda turli kasalliklarni davolashda qo'llanadi. Masalan, atropin sulfatni me'da va o'n ikki barmoq ichak yaralarida, ichak va siydik yo'llarining spazmasida, shuningdek holetsistit, bronxial astma va boshqa kasalliklarni davolashda qo'llanadi. U ko'z kasalliklarida diagnostika uchun ko'z qorachig'ini kengaytiruvchi modda sifatida ishlatiladi.

Atropin sulfatni 0,25—0, 5 mg dan kuniga 2—3 marta ichiriladi. Ko‘z tomchisida 0,25 % li eritmasi ishlatiladi.

Skopolamin gidrobromidni ba‘zida psixoterapiyada (tinchlantiruvchi vosita sifatida), parkinsonizm va boshqa kasalliklarda ishlatiladi. Undan atropin sulfatga o‘xshash ko‘z korachig‘ini kengaytiruvchi modda sifatida foydalaniladi. Preparatni 0,25—0, 5 mg dan ichiriladi, yoki 0,5—1 ml dan 0,05 %li eritmasi teri ostiga yuboriladi. Uning 0,25 %li eritmasi ko‘z tomchisi sifatida ishlatiladi.

Skopolamin «Aeron» tabletkasi (0,0001 g skopolamin kamforat va 0,0004 g giassiamin kamforat) holida dengiz va havo kasalliklarining oldini olishda va davolashda ham qo‘llaniladi.

Gomatropin gidrobromid farmakologik ta‘siri jihatidan atropin sulfatga yaqin turadi. Biroq unga qaraganda birmuncha kuchsiz va qisqa muddat ta‘sir ko‘rsatadi. Gomatropin gidrobromidni asosan 0,1—0,25 % li eritmasi ko‘z tomchisi holida ko‘z qorachig‘ini kengaytiruvchi sifatida ishlatiladi. Tropatsinni parkinson, falaj va mushak tonusining kuchayib ketishi natijasida kelib chiqadigan ba‘zi kasalliklarni davolashda 0,01—0,025 g dan kuniga 1—2 marta yoki uning 1 % li eritmasi 10—15 tomchidan kuniga 2—3 marta ichiriladi.

Tropafenni periferik qon aylanishining buzilishidan kelib chiqadigan turli kasalliklarni, jumladan endarteriit, akrotsianoz, Reyno xastaligi va boshqalarda ishlatiladi. U qon tomirlari spazmasini yo‘qotadi va organizmda qon almashinuvini kuchaytiradi.

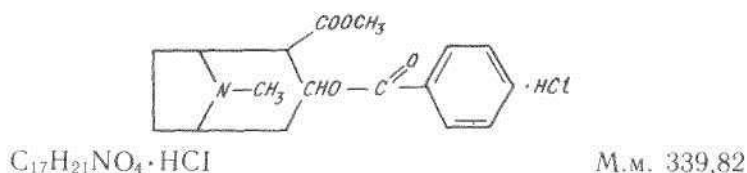
Tropafenni gipertoniya kasalligining oldini olish va davolashda ham ishlatiladi. Uni 0,5—I—2 ml dan 1% yoki 2% li eritma holida teri ostiga yoki mushak orasiga yuboriladi.

Atropin sulfat, skopolamin gidrobromid, gomatropin gidrobromid va tropatsinlar «A», tropafen esa «B» ro‘yxati bo‘yicha og‘zi mahkam berkitilgan idishlarda, yorug‘lik tushmaydigan joylarda saqlanadi.

KOKAIN GIDROKLORID

Cocaini hydrochloridum

Benzoilekgoninning metil efiri, gidroklorid

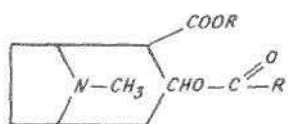


Kokain Janubiy Amerikaning tropik o‘rmonlarida, Hindiston, SHri Lanka va Yava orolida ko‘p tarkalgan koka (Erythexylaceae sosa) o‘simligining bargida bo‘ladi. Bargning tarkibida kokainga yaqin boshqa har xil alkaloidlar ham bo‘lib, ularning umumiy miqdori o‘rta hisobda 1 —1,5 % gachadir. Uning taxminan 0,5 %ni o‘simlikning asosiy alkaloidi — kokainga to‘g‘ri keladi. Usimlik tarkibidagi alkaloidlarga kokaindan tashqari benzoilekgonin, tropakokain, metilekgonin, sinnamilkokain, *a* va (3-truksillin kabi alkaloidlar kiradi. Farmakologik ta‘siri jihatidan kokain ulardan birmuncha kuchli ta‘sir ko‘rsatadi.

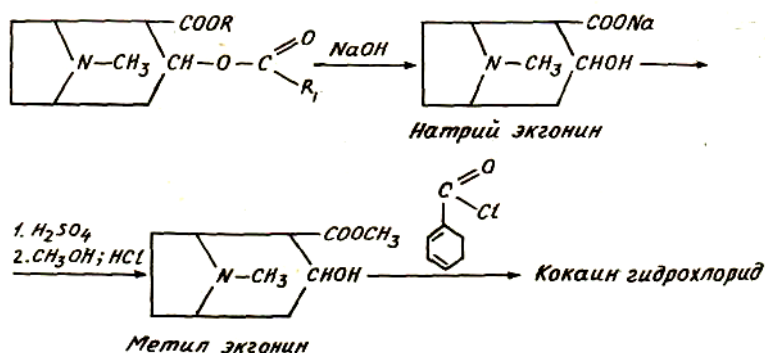
Алкалоидни номи	R	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ -\text{C}-\text{R} \end{array}$	
Метилэконин	$-\text{CH}_3$		—
Бензоилэконин	—	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ -\text{C}-\text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	Бензой кислота қолдиги
Кокаин	$-\text{CH}_3$	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ -\text{C}-\text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	Бензой кислота қолдиги
Циннамилкокаин	$-\text{CH}_3$	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ -\text{C}-\text{CH}=\text{CH}-\text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	Долчин кислота қолдиги
α ва β -труксиллин	—	$\begin{array}{c} \text{O} \quad \text{O} \\ \parallel \quad \parallel \\ -\text{C}-\text{CH}-\text{CH}-\text{C}_6\text{H}_5 \\ \quad \\ -\text{C}-\text{CH}-\text{CH}-\text{C}_6\text{H}_5 \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{O} \quad \text{O} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{O} \quad \text{O} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{C}_6\text{H}_5-\text{CH}-\text{CH}-\text{C}-\text{O} \\ \quad \\ -\text{C}-\text{CH}-\text{CH}-\text{C}_6\text{H}_5 \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{O} \quad \text{O} \end{array}$
		α -труксилл кислота қолдиги	β -труксилл кислота қолдиги

Koka bargidagi barcha alkaloidlarning kimyoviy tuzilishining asosini bitsiklik aminooksikislota ekgonin tashkil qiladi. Ular o‘zaro bir-birlaridan ekonindagi karboksil guruhiga metil spirti qoldig‘ining efirsimon birikkan

yoki birikmaganligi hamda ikkilamchi gidroksil guruhiga birikkan kislota qoldig‘ining har xilligi bilan farqlanadi.



Koka o‘simligining bargidan ajratib olingan alkaloidlarning aksariyat ko‘pchiligi kokainga o‘xshash ekgonin xosilasidan iborat. SHuning uchun xam xozirgi vaqtda kokainni yarim sintetik usul bo‘yicha olishda o‘simlikni sulfat kislota bilan ishlab, undan ajralib chiqqan alkaloidlar yig‘indisini eruvchan sulfat tuziga o‘tkaziladi. So‘ngra eritmadan natriy gidroksid eritmasi ta’sirida alkaloidlarning barchasini asos holida cho‘ktiriladi. CHO‘kmani yig‘ib olib, natriy gidroksid eritmasida qizdirish yordamida gidrolizlab ekgoninning natriyli tuziga, keyinchalik esa uni sulfat kislota bilan neytrallab ekgonininga o‘tkaziladi. Natijada shu yo‘l bilan olingan ekgonindagi karboksil guruxni metillab, so‘ngra esa undagi ikkilamchi gidroksil guruxidagi vodorod o‘rniga benzoat kislota qoldig‘i biriktirib kokain olinadi.

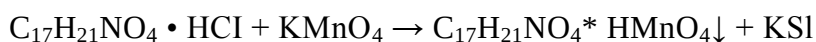


Koka bargidan ajratib olingan barcha ekgonin qator alkaloidlarini parchalab ekgonin olish va soʻngra uni qayta ishlab kokainga oʻtkazish birmuncha qulaylikka ega boʻlib, hozirgi vaqtda kokainni olishda asosiy va birdan-bir usul hisoblanadi.

Tibbiyotda kokainning gidrokslorid tuzi qoʻllanadi. U hidsiz, achchiq mazali, rangsiz, ninasimon kristall yoki oq kristall kukun boʻlib, suvda juda oson eriydi, 95 % li spirtida, xloroform va glitserinda eriydi, efirda esa erimaydi. Preparat 100—105°S haroratda suyuqlanadi. Kokain gidrokslorid kristalidan til ustiga qoʻyilsa, uni jonsizlantiriladi va ogʻriq sezmaydigan qilib qoʻyadi.

Kokain chinligini, unga konsentrlangan sulfat kislota taʼsir ettirib, suv xammomida qizdirilgandan soʻng, biroz suv qoʻshilishi bilan xushboʻy hidli benzoat kislotasining metil efiri hosil boʻlishi boʻyicha aniqlanadi. Bu reaksiya kokainni kislota taʼsirida gidrolizlanib, benzoy kislota va metanolga parchalanishi va ularning oʻzaro birikib, benzoy kislota metil efirini xosil qilishiga asoslangan. Aralashma uzoq vaqt turishi natijasida sovib, kristall shaklida spirtida eriydigan benzoy kislotasini ajratib chiqaradi.

Preparatning eritmasiga 1 % li kaliy permanganat eritmasi qoʻshilganda, binafsha rangli kristall choʻkma holida kokainning permanganat tuzi hosil boʻladi.¹³



Kokain gidrokslorid ushbu reaksiya orqali novokaindan farqlanadi. Kokain gidrokslorid xam boshqa alkaloidlarga oʻxshash koʻpchilik umumiy alkaloidlarni choʻktiruvchi reaktivlar, jumladan pikrin kislota, Dragendorf reaktivi va boshqalar bilan turli rangga boʻyalgan choʻkmalar hosil qiladi.

Kokain gidroksloridagi xlor ionini odatdagicha kumush xlorid xolida choʻktirib aniqlanadi.

Preparatning miqdorini barcha tropan qator alkaloidlariga oʻxshash suvsiz muhitda kislota-asos titrlash usuli boʻyicha aniqlanadi. Bunda maʼlum miqdordagi preparatning suvsiz sirka kislota eritmasini simob (II)-atsetat va kristallik binafsha indikator ishtirokida perxlorat kislotasining suvsiz sirka kislota eritmasi bilan titrlanadi.

Kokain gidroksloridning miqdorini yana uning tarkibidagi kislota qoldigʻi asosida spirt eritmasini, xloroformda va fenolftalein indikator ishtirokida natriy gidroksidning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlab xam aniqlanadi.

Preparatni mahalliy anesteziyalovchi modda sifatida, koʻz, quloq, tomoq va burun kasalliklarida 2,5—5% li eritmasi ishlatiladi. Kokain gidroksloridning katta kamchiliklaridan biri, unga kishi organizmining tez oʻrganib qolishi (kokainizm) va natijada ogʻir kasallikka chalinishidir.

Kokain gidrokslorid ogʻzi maxkam berkitilgan idishlarda «A» ruyxati boʻyicha saqlanadi.

Nazorat savollari

1. Kokain gidrokslorid tahlili?
2. Gomatropin gidrobromid tahlili?
3. Tropafen tahlili?
4. Sifatiga qoʻyiladigan talablar

12. ¹³ A.N.Yunushodjaev, Q.A.Ubaydullaev va b. Farmatsevtik kimyo. Toshkent, «Extremum press», 2011

5. Atropan hosilalari ishlatilishi.

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 "Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalari" Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O'zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushego issledovatelya - ximika”, Leningrad, „Ximiya”, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennqe sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.
8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

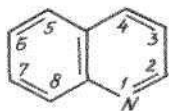
28. Mavzu: Xinolin qator dori moddalari

Reja:

1. Xinolin hosilalari sniflanishi
2. Xinolin hosilalari tahlili.
3. Sifatiga qo'yiladigan talablar

Tayanch iboralar: Xinolin hosilalari, *xinin gidrokslorid*, *xinin sulfat*, *xinin digidrokslorid*, *xinidin sulfat*.

Xinolin yoki α , β - benzopiridin kimyoviy tuzilishi jihatidan benzol bilan piridin halqalaridan iborat kondensirlangan bitsiklik sistemadir.



Xinolin tibbiyotda bezgakka qarshi, antiseptik, antiaritmik va boshqa ta'sirga ega bo'lgan ko'pchilik tabiiy va sintetik dori moddalari kimyoviy tuzilishining asosini tashkil qiladi.

Xinolin qator dori moddalarini ulardagi o'rinbosarlarni xinolin halqasiga birikkan holatiga qarab, quyidagi guruhlariga bo'lish mumkin:

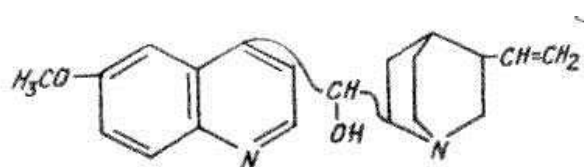
1. Xinolin-4 hosilalari. Bunga tabiiy alkaloidlardan xinin preparatlari va uning optik stereoizomeri xinidin kiradi.
2. 4- aminoxinolin hosilalari. Bu guruhni xingamin va trixomonatsid preparatlari tashkil qiladi.
3. 8- oksixinolin hosilalari. Bu guruhga nitroksalin va klixinol (enteroseptol) preparatlari kiradi.

XINOLIN-4 HOSILALARI

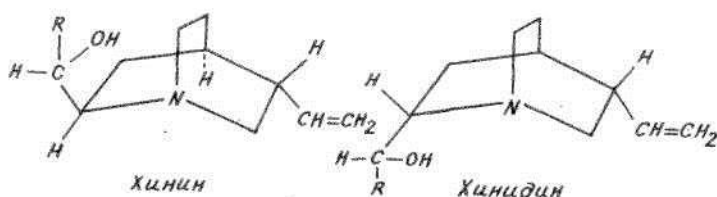
Tarkibida xinolin halqasi saqlangan tabiiy moddalardan xinin preparatlari va uning optik izomeri xinidin alkaloidi dori moddasi sifatida keng qo'llaniladi.

Xinin va kimyoviy tuzilishi jihatidan unga yaqinroq 24 xil alkaloidlar yig'indisi tropik mamlakatlarda, jumladan, Janubiy Amerika va YAva orolida o'sadigan turli xin daraxti (*Sinchona*) ning po'stlog'ida uchraydi. Po'stlog'ining tarkibidagi alkaloidlar yig'indisining umumiy miqdori 2 % dan 15 % gacha bo'ladi. Ularning asosiy qismini xinin, sinxonin, sinxonidin, gidroxinin, gidrotsinxonidin, kuperin, xininning *d*- izomeri xinidin va boshqa alkaloidlar tashkil qiladi. Xininni birinchi marta 1816 yilda Xarkov institutining professori F. I. Gize, 1820 yilda esa fransuz olimlaridan Pelte va Kaventular xin daraxtining po'stlog'idan ajratib olishdi. 1907 yilda xininning kimyoviy tuzilishi to'la o'rganilib, 1944 yilda esa Amerikalik olimlar Vudvard va Deringlar uni birinchi marta sintez qilib olishdi.

Xinin molekulasining asosini xinolin va xinuklidin halqalari tashkil qilib, ular karbinol guruhi orqali o'zaro birikkan bo'lgan —CH—
 OH



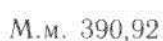
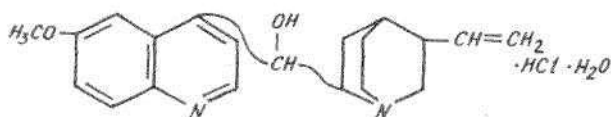
Xinidin xininning optik izomeri bo'lib, u qutblangan nur tekisligini o'ngga buruvchi stereoizomeridir:



Davlat farmakopeyasida keltirilgann xinin preparatlaridan xinin gidroxlorid, xinin digidroxlorid va xinin sulfat tibbiyotda bezgakka qarshi, xinidinning sulfat tuzi esa antiaritmik modda sifatida qo'llanadi.

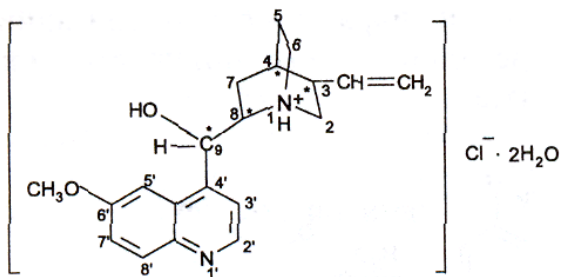
XININ GIDROXLORID

Chinini hydrochloridum



Xinin gidroxlid asosan xinin sulfatga bariy xlorid ta'sir ettirib olinadi. U achchiq mazali, oq va ipakka o'xshash tovlanuvchi, ninasimon mayda kristall kukun bo'lib, suvda eriydi, qaynoq suv va 95% li spirtida oson eriydi.

XINOLIN HOSILALARI



Xinin gidrokslorid - Chinini hydrochloridum

Gidroxlorid 9-oksi-6'-metoksitsinxonan digidrat yoki 6'-metoksixinolil-(4')-[5-vinilxinuklidil-(2)]-karbinol gidroxlorid, digidrat. Xininning birlamchi tuzi. Hidsiz, juda achchiq ta'mli, oq mayda kristallik kukun. Suvda eruvchan. Suvli eritmasi pH=6,0-7,0 ga teng.

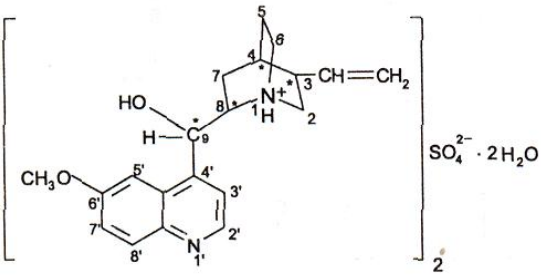
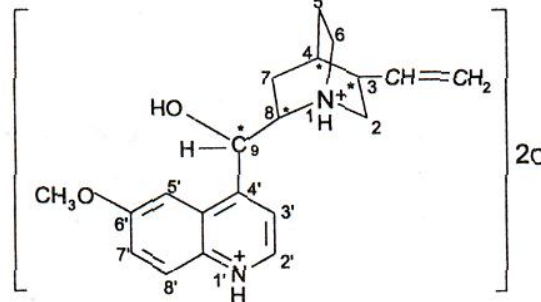
Chinligi:

- 1) taleyoxin namunasi
- 2) kislotali eritmalarida fluorestsensiya kuzatiladi
- 3) gerepatit hosil bo`lishi
- 4) xlorid ionini aniqlash
- 5) eritroxin reaksiyasi

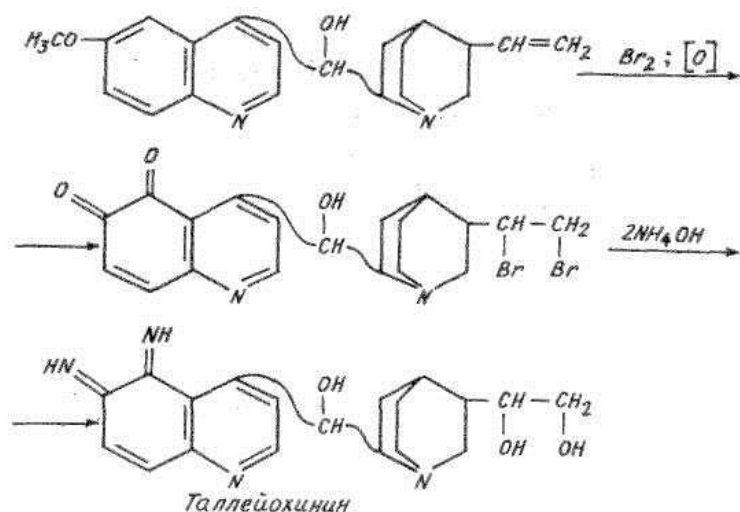
Miqdoriy tahlil:

- 1) gravimetriya
- 2) suvsiz muhitda kislota-asosli titrlash
- 3) bromatometriya

Dori shakli: kukun, tabletk.

	Xinin sulfat - Chinini sulfas 9-Oksi-6'-metoksitsinxonan sulfat, digidrat yoki 6'-metoksi-(4')-[5-vinilxinuklidil-(2)]-karbinol sulfat, digidrat. Hidsiz, juda achchiq, oq mayda kristallik kukun. Suvda kam eriydi. Suspenziya pH = 5,7-6,6. Xininning birlamchi tuzi. Chinligi: 1) xinin gidroksloridga qarang 2) sulfat ionini aniqlash Miqdoriy tahlil: xinin gidroksloridga qarang Dori shakli: kukun, tabletka
 $(C_{20}H_{24}N_2O_2)_2 \cdot H_2SO_4 \cdot 2H_2O$	Xinin digidroxlorid - Chinini dihydrochloridum 9-Oksi-6'-metoksi-(4')-[5-vinilxinuklidil-(2)]-karbinol digidroxlorid. Hidsiz, juda achchiq ta'mli oq kristallik kukun. Suvda juda oson eriydi; suvli eritma pH= 4,0-6,4. Chinligi va miqdori: xinin gidroksloridga qarang. Dori shakli: in'eksiya uchun 50% li eritma. XINIDIN. XINIDIN SULFAT-Chinidinum. Chinidini sulfas Xinidin sulfat rangsiz, kristall kukun bo'lib, sovuq suvda qiyin eriydi, 95% li spirtida engil eriydi, xlorformda eriydi, efirda esa erimaydi. Uning solishtirma nur buruvchanligi $[\alpha]_D^{20} + 245^\circ$ ga teng. CHinligi va miqdori: <i>Xinin sulfatga qarang</i> Ishlatilishi: Bezgak kasalligini davolashda qo'llaniladi.

Xinin va xinidinning chinligini aniqlashda «Talleyoxinin» reaksiyasidan foydalaniladi. Buning uchun preparat eritmasiga sargʻish ranggacha bromli suv qoʻshib, soʻngra ammiak eritmasi taʼsir ettirilsa, yashil rangli «Talleyoxinin» moddasi hosil boʻladi.

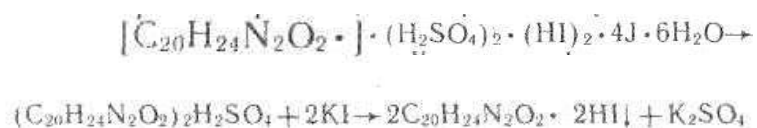


Xininning barcha tuzlari, shuningdek xinidinning suvdagi eritmasiga suyultirilgan sulfat kislota qoʻshilsa, havo rangda tovlanadi.

Davlat farmakopeyasida keltirilgann reaksiyalardan tashqari, xinin preparatlarini va xinidinning chinligini aniqlashda umumiy alkaloid reaktivlari yordamida har xil rangli choʻkma hosil qilish reaksiyalaridan ham foydalaniladi. Masalan, ular pikrat kislota eritmasi taʼsirida sariq choʻkma holida pikrat tuzlarini hosil kiladi. Xinin tuzlarining spirtidagi eritmalariga sulfat kislota muhitida yodning spirtidagi eritmasi taʼsir ettirilsa, yashil kristall choʻkma shaklida gerepatit moddasi hosil qiladi.

Xinin sulfat va xinidin sulfatdagi sulfat ionini bariy sulfat holida choʻktirib aniqlanadi. Xinin gidroklorid tuzlaridagi xlor ionini esa kumush xlorid holida oq pishloksimon choʻkmaga oʻtkazib aniqlanadi.

Xinidinning chinligini yana qogʻozli xromatografiya usuli hamda uning kaliy yodid eritmasi taʼsirida sargʻimtir choʻkma hosil qilish reaksiyasi boʻyicha ham aniqlash mumkin



Xinin tuzlarnni va xinidinning miqdorini tortma usul boʻyicha aniqlanadi. Buning uchun maʼlum mikdordagi preparatning eritmasidan natriy gidroksid eritmasi taʼsirida xinin va xinidinni asos holida choʻktirib xloroform yordamida ekstraktsiya qilib olinadi. Ekstraktdan isitish yordamida xloroformni bugʻlantiriladi va qolgan qoldikdagi alkaloid asosning miqdorini analitik tarozida tortib aniqlanadi.

Xinin tuzlarining tabletkalardagi miqdori ulardagi kislota qoldigʻi asosida neytrallash usuli boʻyicha aniqlanadi. Bunda maʼlum mikdordagi preparatning spirtxloroform aralashmasidagi eritmasini fenolftalein indikator ishtirokida natriy gidroksidning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.

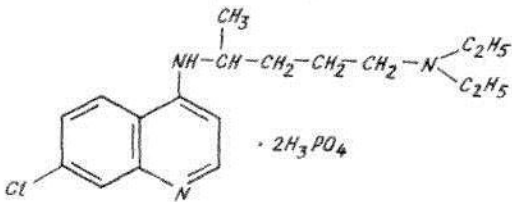
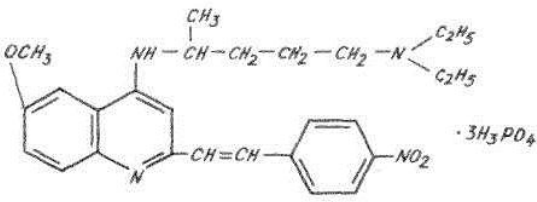


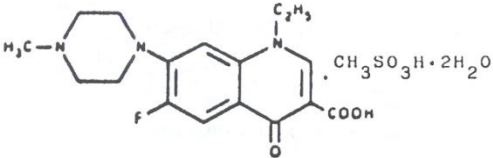
Xinin preparatlari bezgak kasalligini davolashda ishlatiladi. Ularni tabletka va kapsulalarda 0,25—0,5 g dan chiqariladi. Bemorga kuniga 1 —1,2 g miqdorida 2—3 mahal ichiriladi. Xinin digidroxlorid tuzining 25—50 % li suvdagi eritmalari in'eksiyada ishlatiladi. Preparatning 50 % li eritmasi 1 ml dan ampulalardi chiqariladi.

Xinidin kuchli antiaritmik modda bo'lib, uni aritmiyaning turli hollarida 0,25—0,3 g dan kuniga 3—4 marta ichiriladi. Preparatni 0,1 va 0,2 g dan tabletkalarda chiqariladi.

Xinin preparatlari va xinidinni og'zi mahkam berkitilgan idishlarda, yorug'lik tushmaydigan joyda saqlanadi.

AMINOXINOLIN HOSILALARI

Tuzilish formulasi	Sifat nazorati
	XINGAMIN Chingaminum 4-(1-metil-4-dietilaminobutil-amino)-7-xlorxinolin, difosfat Hidsiz, achchik mazali, oq yoki biroz och sariq tusli kristall kukun bo'lib, suvda engil eriydi, 95% li spirt, xloroform, efir va benzolda juda kam eriydi. U 214—218°S haroratda parchalanish bilan suyuqlanadi. Havoda turish natijasida rangi o'zgarib ketadi. CHinligi: 1. Pikrat kislota eritmasi bilan sariq cho'kma hosil bo'lish reaksiyasi 2. Spektrofotometrik usul Miqdori: Suvsiz muhitda kislota asos titrlash usuli Ishlatilishi: bezgak kasalliklarini davolashda ishlatiladi TRIXOMONATSID Trichomonacidum 2- (4-nitrostiril) -4- (1 -metil-4-dietildiaminobutilamino) -6-metoksixinolin, uch fosfat Trixomonatsid sariq yoki ko'ng'irroq-sariq amorf kukun bo'lib, suvda eriydi, 95 % li spirt va
	

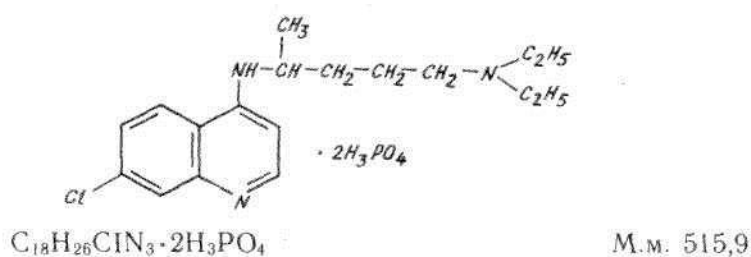
	efirda erimaydi. U gigroskopik moddadir, 158—160°S haroratda suyuqlanadi. CHinligi: 1. Azobo‘yoq hosil bo‘lish reaksiyasi 2. Kaliy yodid eritmasi ta’sirida sariq cho‘kma hosil qilish reaksiyasi 3. Spektrofotometrik usul Miqdori: Suvsiz muhitda kislota asos titrlash usuli Ishlatilishi: Trixomona kasalligiga qarshi vosita Pefloksatsin mezilat Pephloxazini mezilat 1-etil-6-ftor-1,4-digidro-7-/4-metil-1-piperazil/-4-okso-3-xinolinkarbon kislota metansulfonat digidrat Oq rangli kristall kukun. Suvda oson, 95% etil spirtida kam, xloroformda juda kam, etilefirda amalda erimaydi. CHinligi: IQ – spektrometrik usul Miqdori: Kalomelli shisha elektrolari yordamida potensiomertik titrlash usuli

Bu guruhga asosan bezgak kasalligiga qarshi preparatlardan xingamin va trixomonoz kasalligida ishlatiladigan trixomonatsid kiradi.

XINGAMIN

Chingaminum

4- (1 -metil-4-dietilaminobutilamino) -7-xlorxinolin,
 difosfat

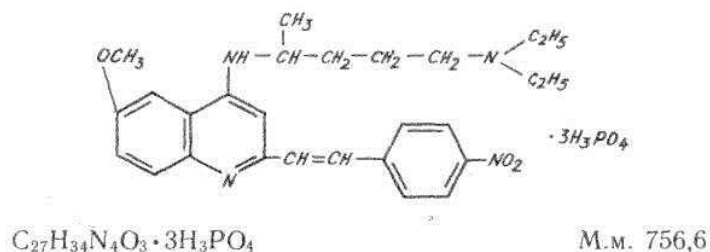


Xingamin hidsiz, achchiq mazali, oq yoki biroz och sariq tusli kristall kukun bo'lib, suvda engil eriydi, 95% li spirt, xloroform, efir va benzolda juda kam eriydi. U 214—218°S haroratda parchalanish bilan suyuqlanadi. Havoda turish natijasida rangi o'zgarib ketadi.

TRIXOMONATSID

Trichomonacidum

2- (4-nitrostiril) -4- (1 -metil-4-dietildiaminobutilamino) -6-metoksixinolin, uch fosfat

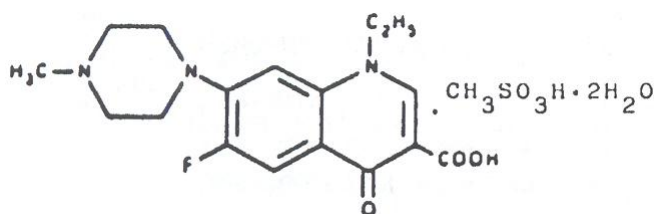


Trixomonatsid sariq yoki ko'ng'irroq-sariq amorf kukun bo'lib, suvda eriydi, 95 % li spirt va efirda erimaydi. U gigroskopik moddadir, 158—160°S haroratda suyuqlanadi.

Pefloksatsin mezilat

Pephloxazini mezilat

1-etil-6-ftor-1,4-digidro-7-/4-metil-1-piperazil/-4-okso-3-xinolinkarbon kislota metansulfonat digidrat

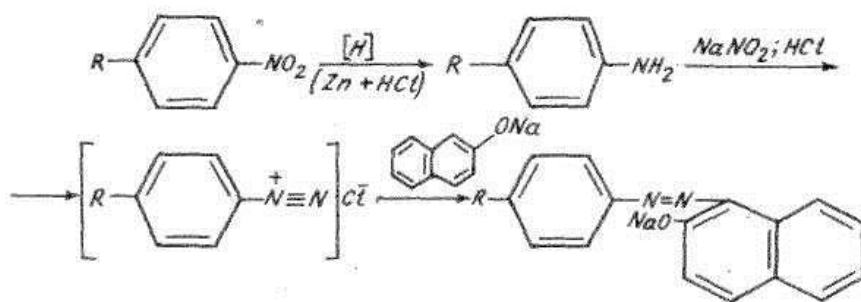


Oq rangli kristall kukun. Suvda oson, 95% etil spirtida kam, xloroformda juda kam, etilefirda amalda erimaydi.

Xingaminning chinligi uning pikrat kislota eritmasi bilan 204,5—207°S haroratda suyuqlanadigan sariq cho'kma hosil qilishi bo'yicha aniqlanadi. Preparatning chinligini Davlat farmakopeyasi spektrofotometrik usul bo'yicha aniqlashni ham tavsiya qiladi. Bunda preparatni (0,001 % li 0,01 mol/l xlorid kislota dagi eritmasi) uchta maksimum nur yutish ko'rsatkichi (257,329, 343 nm to'lqin uzunligi) borligi bo'yicha aniqlanadi.

Trixomonatsid chinligini aniqlashda undan aromatik halqaga birikkan nitroguruh asosida azobo'yoq hosil qilish reaksiyasidan foydalaniladi. Buning uchun avval nitroguruhni rux kukuni va xlorid kislota yordamida aminoguruxgacha qaytarib, keyinchalik uni natriy nitrit bilan diazotirlab,

soʻngra β - naftolning natriy gidroksidagi eritmasi taʼsir ettirib, yorqin qizil rangli azoboʻyoq hosil qilinadi.

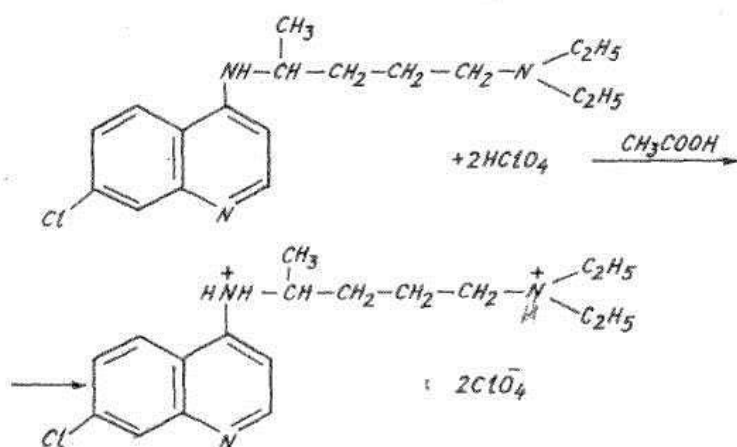


Trixomonatsid eritmasiga kaliy yodid eritmasi taʼsir ettirilsa, u gidroyodit tuzi holida sariq choʻkma hosil kiladi. Preparatning chinligini yana spektrofotometrik usul boʻyicha ham aniqlash mumkin. Uning 0,001 % li suvdagi eritmasining solishtirma nur yutish koʻrsatkichi 357 nm toʻlqin uzunligida aniqlanadi.

Xingamin va trixomonatsidlardagi fosfat kislota qoldigʻi oddiy analitik reaksiyalar yordamida aniqlanadi. Masalan, uni nitrat kislota ishtirokida ammoniy molibdat bilan sariq choʻkma holida choʻktirib bilish mumkin.



Xingamin va trixomonatsidning miqdorini ham boshqa organik asoslarga oʻxshash, suvsiz muhitda kislota-asos titrlash usuli boʻyicha aniqlanadi. Buning uchun suvsiz sirka kislota eritilgan preparatning maʼlum miqdori kristall binafsha indikator ishtirokida perxlorat kislotasining 0,1 mol/l suvsiz sirka kislota eritmasi bilan titrlanadi. Reaksiyani xingamin misolida quyidagicha ifodalash mumkin:



Xingamin bezgak kasalligini davolashda va uning oldini olishda hamda boshqa baʼzi kasalliklarda, jumladan, qizil volchanka hamda antiaritmik dori sifatida qoʻllaniladi. Uni 0,25 g dan ichiriladi yoki 5 % li eritma holida mushak orasi va venaga yuboriladi.

Trixomonatsid trixomona kasalligiga qarshi kuchli taʼsir koʻrsatadi. Uni 0,3 g miqdorida bir sutka davomida 2—3 mahal ichiriladi. Preparat shamcha shaklida ham ishlatiladi.

Xingamin va trixomonatsid «B» ro'yxati bo'yicha og'zi mahkam berkitilgan idishlarda, yorug'lik tushmaydigan joyda saqlanadi.

Pefloksatsin mezilat chinligi IQ – spektrofotometrik usulda standart namuna bilan solishtirib aniqlanadi.

Pefloksatsin mezilat miqdori kalomelli shisha elektrodli yordamida potentsiometrik titrlash usulda aniqlanadi (DF XI, 1 nashr, 120 bet).

Nazorat savollari

1. Xinin gidrokslorid taxlili.
2. Xinolin xosilalari tasniflanishi va tahlili?
3. Xinin sulfat tahlili?
4. Xingamin tahlili?
5. Trixomonatsid chinligini aniqlash?
6. Xinolin xosilalari ishlatilishi?

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 “Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalari” Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O'zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushogo issledovatelya - ximika”, Leningrad, „Ximiya”, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennye sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.
8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

29. Mavzu. Izoxinolin xosilalari

Reja:

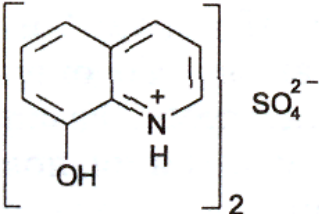
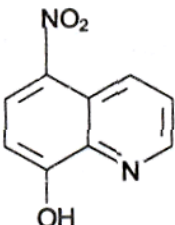
1. Izoxinolin hosilalari tasniflanishi
2. Izoxinolin hosilalari tahlili.
3. Sifatiga qo'yiladigan talablar
4. Izoxinolin hosilalari ishlatilishi.

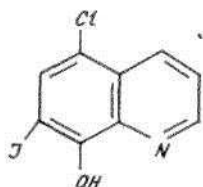
Tayanch iboralar: izoxinolin, xinozol, nitroksolin, klioxinol, enteroseptol

Bu guruhni tibbiyotda turli kasalliklarni davolashda keng qo'llanadigan xinazol, nitroksolin va klioxinol (enteroseptol) preparatlari tashkil qiladi.¹⁴

13. ¹⁴ A.N.Yunushodjaev, Q.A.Ubaydullaev va b. Farmatsevtik kimyo. Toshkent, «Extremum press», 2011

8-OKSIXINOLIN HOSILALARI

Kimyoviy tuzilishi	Sifat nazorati
	Xinozol - Chinosolum 8-Oksixinolin sulfat. Sariq limon rangli mayda kristallik kukun. Suvda oson eriydi. Chinligi: 1) kislotali va ishqoriy eritmalari UB-spektri 2) og`ir metall tuzlari bilan kompleks hosil qilish reaksiyasi (magniy, mis (II), temir (III) tuzlari) 3) natriy karbonat eritmasi bilan reaksiya 4) sulfat ionini aniqlash Miqdoriy tahlil: 1) kislota-asosli titrlash 2) kompleksonometriya 3) gravimetriya 4) alkalimetriya Dori shakli: eritma, sepma dori, surtma dori, shamcha. Antiseptik vosita.
	Nitroksolin - Nitroxolinum 5-Nitro-8-oksixinolin. Sariq yashil rangli mayda kristallik kukun. Suvda deyarli erimaydi. Chinligi: 1) nitroguruhni qaytarilgandan so`ng azobirikish reaksiyasi 2) Marki reaktivi bilan



3) indofenol reaksiyasi

Miqdoriy tahlil: xinozolga qarang.

Dori shakli: qobiqli tabletka.

Antibakterial vosita.

KLIOXINOL. ENTEROSEPTOL

ENTEROSEPTOL

8-xlor-7-yod-8-oksixinolin

Och sariq rangli, kristall kukun bo'lib, suvda erimaydi, 95 % li spirt va boshqa organik erituvchilarda eriydi. U 172°S haroratda suyuqlanadi.

CHinligi:

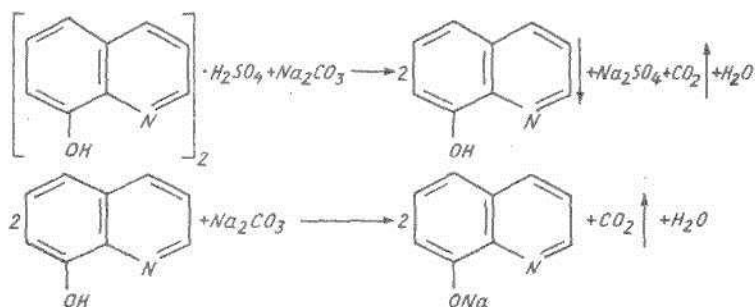
1. Fenol gidroksiliga temir (III) xlorid bilan reaksiyasi
2. Xlor ioniga xos kumush nitrat eritmasi bilan oq pishloqsimon cho'kma hosil bo'lish reaksiyasi
3. Spektrofotometrik usul

Miqdori: Suvsiz muhitda kislota asos titrlash usuli

Ishlatilishi: Amyobali dizenteriyada qoʻllaniladi

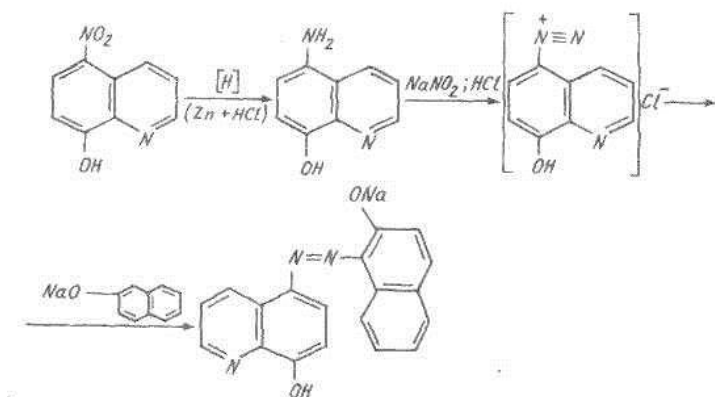
YUqorida nomi keltirilgann preparatlarning chinligini aniqlashda umumiy reaksiya sifatida, ular molekulasidagi fenol gidroksiliga xos temir (III) xlorid bilan turli rangga bo'yalgan birikma hosil qilish reaksiyasidan foydalaniladi. Masalan, xinozolning suvdagi eritmasi temir(III) xlorid ta'sirida ko'kimtir-yashil, nitroksolinning 0,1 mol/l xlorid kislotadagi eritmasi qoramtir-yashil, klioxinolning eritmasi esa ko'kimtir-yashil rangli birikmalar hosil qiladi.

Xinozolning suvdagi eritmasiga natriy karbonat eritmasi qo‘shilsa, och sariq cho‘kma holida sof 8-oksixinolin cho‘kadi. U natriy karbonatning ortiqchasida eruvchan fenolyat hosil kiladi.

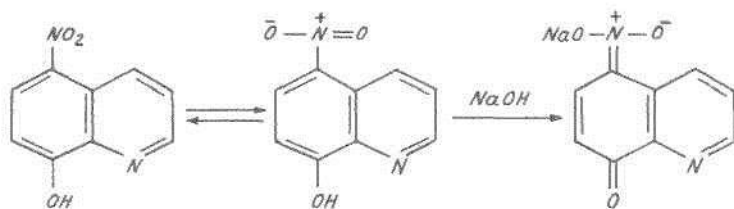


Xinolzoldagi sulfat kislota qoldig'ini bariy sulfat holida cho'ktirib aniqlanadi.

Nitroksolindagi nitroguruh asosida azobo'yoq hosil qilish reaksiyasi bo'yicha ham uning chinligi aniqlanadi. Bunda avval nitroguruh rux kukuni va xlorid kislota yordamida aminoguruhgacha qaytariladi. So'ngra unga natriy nitrit va β -naftolinning ishqordagi eritmasi qo'shilsa, to'k sariq-qizil rangli cho'kma holida azobo'yoq hosil bo'ladi.



Nitroksolinning chinligi farmakopeya maqolasida keltirilgann temir (III) xlorid va azobo'yoq hosil qilish reaksiyalaridan tashqari, boshqa reaksiyalar bo'yicha ham aniqlanadi. Masalan, kukun holidagi nitroksolinga bir necha tomchi natriy gidroksid eritmasi ta'sir ettirilsa, u boshqa nitroaromatik birikmalarga o'xshash, qizil rangli psevdonitrotuz hosil qiladi.



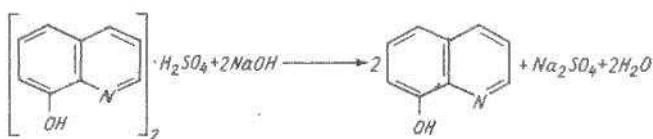
Preparat tarkibidagi nitroguruhni yana konsentrlangan sulfat kislota ishtirokida difenilaminni ko'k rangga bo'yashi bo'yicha ham aniqlanadi.

Klioxinolning chinligini aniqlashda yukorida ko'rsatib o'tilgan temir (III)xlorid bilan undagi fenol gidroksiliga xos reaksiyadan tashqari, uni spektrofotometrik hamda xromatometrik usullar orqali ham aniqlanadi.

Preparatdagi organik birikkan xlor va yodni aniqlashda uni natriy, kaliy karbonat va kaliy nitrat tuzlaridan tashkil topgan aralashma bilan yukori haroratda qizdirib parchalanadi. So'ngra aralashmani suvda eritib, eritmadagi xlor va yod ionlarini o'ziga xos reaksiyalar yordamida aniqlanadi. Masalan, yod ionini aniqlashda eritmaga xlorid kislota, natriy nitrit eritmasi va xloroform qo'shib chayqatilsa, reaksiya natijasida ajralib chiqqan erkin yod xloroform qatlamini binafsha rangga bo'yaydi.

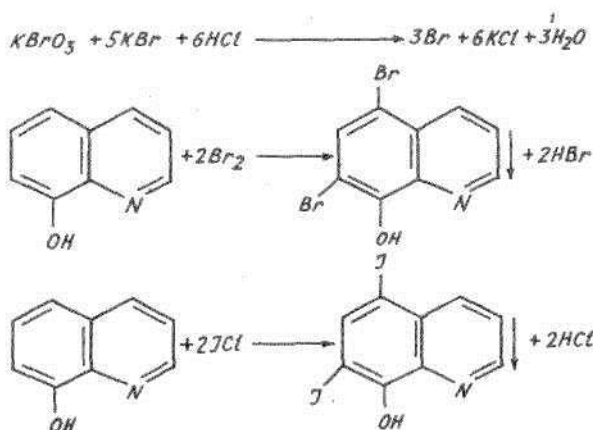
Xlor ionini eritmadan nitrat kislota muhitida kumush nitrat bilan cho'ktirib aniqlanadi. Bunda bir vaqtning o'zida sariq cho'kma holida kumush yodid ham cho'kadi. Kumush xlor va kumush yodlarni ammiak eritmasiga bo'lgan munosabatlari orqali ajratib aniqlanadi.

Xinozolning miqdori uning tarkibidagi sulfat kislota asosida neytrallash usuli bo'yicha aniqlanadi. Bunda ma'lum miqdordagi preparat eritmasi fenolftalein indikator va xloroform ishtirokida natriy gidroksidning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.

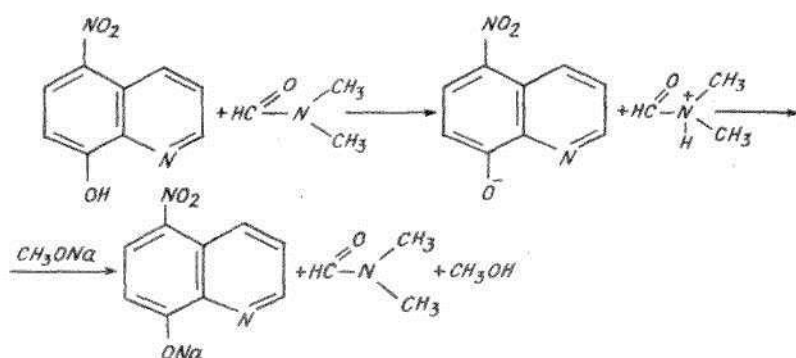


Xinozolning miqdorini yana ko'pchilik fenollarga o'xshash quyidagi reaksiyalarga asoslangan holda bromatometrik va yodxlorometrik usullar bo'yicha ham aniqlanadi.

Reaksiyaga kirishmay qolgan brom yoki yodxlorning ortiqchasini eritmaga kaliy yodid qo'shib, so'ngra ajralib chiqqan erkin yodni natriy tiosulfatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



Nitroksolinning mikdori suvsiz muhitda kislota-asos titrlash usuli bo'yicha aniqlanadi. Buning uchun ma'lum miqdordagi preparatning dimetilformamidagi eritmasini timol ko'ki indikator ishtirokida natriy metilatning 0,1 mol/l eritmasi bilan suyuqlik sariq rangdan ko'k-yashil rangga o'tguncha titrlanadi.



Klioxinolning miqdori ham suvsiz muhitda kislota-asos titrlash usuli bo'yicha aniqlanadi. Preparatning suvsiz sirka kislodadagi eritmasi kristallik binafsha indikator ishtirokida perxlorat

kislotaning 0,1 mol/l suvsiz sirka kislotadagi eritmasi bilan suyuqlik och yashil rangga bo‘yalguncha titrlanadi.

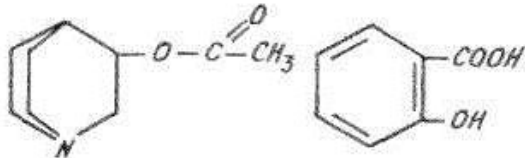
Xinozol antiseptik va qon to‘xtatish xususiyatiga ega. Uning suvdagi (1:1000,2:1000) eritmaları antiseptik modda sifatida yaralarni yuvishda va ginekologiya amaliyotida ishlatiladi. Uni talk yoki kraxmal bilan bo‘lgan 2 % li aralashmasi sepma va 5 % li malham holda ham ishlatiladi.

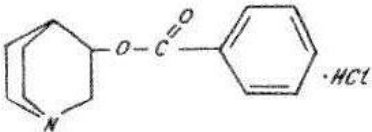
Nitroksolinni asosan urologiya amaliyotida pielonefrit, sistit, uretit va boshqa kasalliklarni davolashda 0,1 g dan kuniga 4 marta ichiriladi. Preparat 0,05 g dan ko‘ng‘ir qobiq bilan qoplangan tabletkalarda chiqariladi.

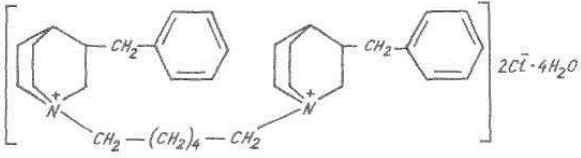
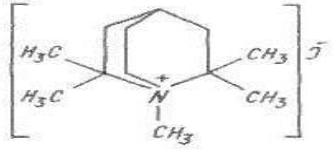
Klioxinol enterokolit, amyobali va bakteriyali dizenteriya va boshqa kasalliklarni davolashda 0,25 g dan chiqariladi.

Xinozolni oddiy sharoitda og‘zi mahkam berkitilgan idishda saqlanadi. Nitroksolin va klioxinol esa «B» ro‘yxati bo‘yicha, yorug‘lik ta’siridan ehtiyot qilingan holda quruq joylarda saqlanishi zarur.

XINUKLIDINNING TIBBIYOTDA QO‘LLANADIGAN HOSILALARI

Tuzilish formulasi	Sifat nazorati
	ATSEKLIDIN - Aceclidinum 3-atsetoksixinuklidin salitsilat Atseklidin oq kristall kukun bo‘lib, suv va spirtida eriydi, efirda erimaydi. 137—141 °S haroratda suyuqlanadi. CHinligi: Xlorid kislota va temir (III) xlorid ishtirokida temirgidroksamat tuzlarini hosil bo‘lish reaksiyasi 1. Limon kislotasining sirka angidrididagi eritmasi bilan yashil-sariq rangdan to‘q qizil rangga o‘tuvchi birikma hosil qilish reaksiyasi 2. Tarkibidagi salitsil kislotani temir (III)xlorid eritmasi bilan ko‘k binafsha rangli birikma hosil qilish reaksiyasi Miqdori: Suvsiz muhitda kislota-asos titrlash usuli Ishlatilishi: Me‘da-ichak va siydik pufakchasi operatsiyasidan keyingi atoniyani yo‘qotishda qo‘llaniladi OKSILIDIN-Oxulidinum

	3-benzoil-oksixinuklidin, gidrokslorid Hidsiz, oq kristall kukun bo'lib, suvda engil eriydi, spirtda eriydi, efir va atsetonda esa erimaydi. U 246—250°S haroratda suyuqlanadi. CHinligi: 1. Pikrin kislota bilan 190— 195°S haroratda suyuqlanib ketadigan sariq cho'kma holda qo'sh molekulyar birikma hosil qilish reaksiyasi Miqdori: Suvsiz muhitda kislota-asos titrlash usuli Ishlatilishi: Sedativ va gipotenziv ta'sir ko'satuvchi vosita FENKAROL - Phencarolum Xinuklidil-3-difenilkar-binol, gidrokslorid Hidsiz, achchik. ta'mli, oq kristall kukun bo'lib, suv va spirt kam eriydi, xloroformda eriydi. CHinligi: 1. Reynikat ammoniy «eritmasi ta'sirida atsetonda eriydigan pushti rangli pishloksimon cho'kma hosil qilish reaksiyasi 2. Marki reaktivi qo'shilganda to'q qizil rangli kondensirlangan birikma hosil bo'lish reaksiyasi Miqdori: Atseklidin va oksilidinga qarang Ishlatilishi: Allergiyaga qarshi vosita KVALIDIL - Qualidilum 1,6-geksametilen-bis- (3-benzilxinuklidiniy xlorid) tetragidrat Kvalidil oq xidsiz, kristall kukun bo'lib, suvda engil ariydi, spirt va xloroformda eriydi, efir, atseton va benzolda erimaydi.

 	CHinligi: 1. Xromatrop kislotasining dinatriy tuzi bilan, avval oq loyqa, biroz turishi natijasida esa kristall choʻkma hosil qilishi reaksiyasi Miqdori: Atseklidin va oksilidinga qarang Ishlatilishi: Antidepolyarlovchi miorelaksant ta'sirga ega vosita IMEXIN - Imechinum 2, 2, 6, 6, - tetrametil — xinuklidin, yodmetilat Imexin hidsiz, taxir mazali, oq kristall kukun boʻlib, suvda engil eriydi, spirta eriydi, xloroformda engil eriydi. CHinligi: 1. 1,2-naftoxinon-4-sulfokislotaning natriyli tuzi bilan sariq-jigar rangli choʻkma hosil qilish reaksiyasi Miqdori: Atseklidin va oksilidinga qarang Ishlatilishi: Kuchli ganglioblokator va gipotenziv ta'sir ko'rsatuvchi vosita

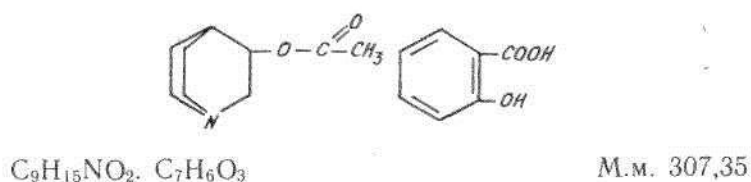
Xinuclidin ikkita oʻzaro kondensirlangan piperidin xalqasidan tashkil topgan geterotsiklik sistema boʻlib, undagi birinchi holatdagi azot va 4, 5, 6 holatdagi uglerod atomlari molekula tuzilishida umumiy hisoblanadi. Xinuclidin halqasi tabiiy birikmalardan xinin alkaloidining tarkibiga kiradi.



ATSEKLIDIN

Aceclidinum

3-atsetoksixinuclidin salitsilat

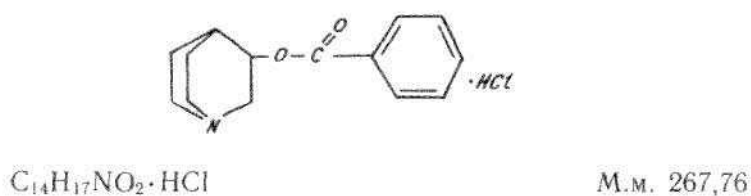


Atseklidin oq kristall kukun bo'lib, suv va spirtda eriydi, efirda erimaydi. 137—141 °S haroratda suyuqlanadi.

OKSILIDIN

Oxulidinum

3-benzoil-oksixinuklidin, gidroxlid

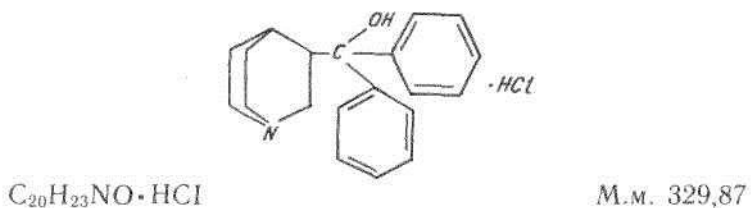


Oksilidin hidsiz, oq kristall kukun bo'lib, suvda engil eriydi, spirtda eriydi, efir va atsetonda esa erimaydi. U 246—250°S haroratda suyuqlanadi.

FENKAROL

Phencarolum

Xinuklidil-3-difenilkarbinol, gidroxlid

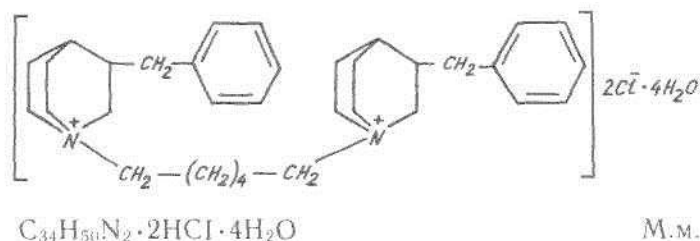


Fenkarol hidsiz, achchiq ta'mli, oq kristall kukun bo'lib, suv va spirtda kam eriydi, xloroformda eriydi.

KVALIDIL

Qualidilum

1,6-geksametilen-bis- (3-benzilxinuklidiniy xlorid) tetragidrat

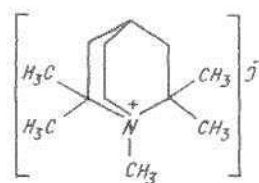


Kvalidil oq xidsiz, kristall kukun bo'lib, suvda engil eriydi, spirt va xloroformda eriydi, efir, atseton va benzolda erimaydi.

IMEXIN

Imechinum

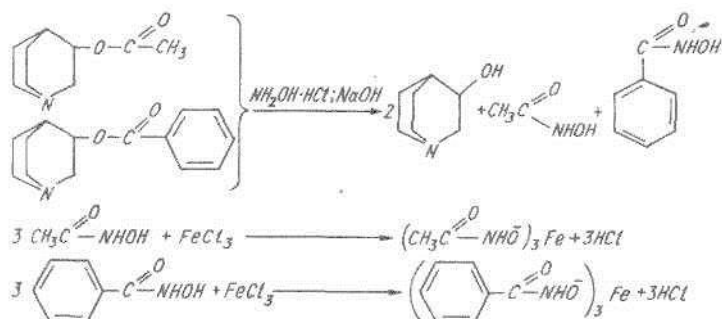
2, 2, 6, 6, - tetrametil — xinuklidin, yodmetilat



M.M. 309,23

Imexin hidsiz, taxir mazali, oq kristall kukun bo'lib, suvda engil eriydi, spirtida eriydi, xloroformda engil eriydi.

Xinuklidin guruh preparatlar chinligini aniqlashda ham boshqa preparatlarga o'xshash ularning kimyoviy xossasi va molekula tuzilishidagi funksional guruhlardan foydalaniladi. Masalan, atseklidin va oksilidindagi murakkab efir guruhlari asosida, ularni rangli gidroksamat tuzlarni hosil qilish reaksiyalari orqali aniqlash mumkin. Bunda preparatga gidroksilamin gidroxlorid va natriy gidroksid eritmaları qo'shib chayqatilgandan so'ng, unga suyultirilgan xlorid kislota va temir (III) xlorid qo'shilsa, oksilidin to'q binafsha, atseklidin esa qizil-qo'ng'ir rangli temirgidroksamat tuzlarini hosil qiladi.

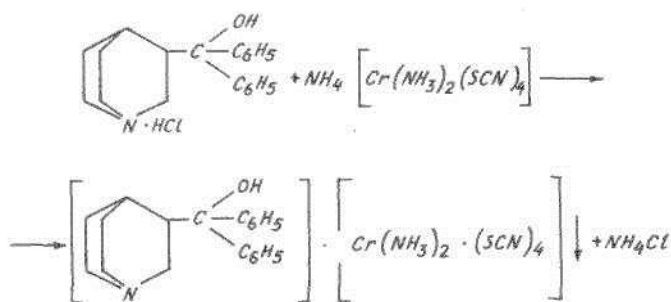


Atseklidinni bu reaksiya bo'yicha aniqlanganda, avval uning tarkibidagi salitsil kislotani xlorid kislota ta'sirida cho'ktirib, so'ngra efir bilan ekstraktsiya qilib ajratib olinadi.

Atseklidinning chinligini aniqlashda yana rangli reaksiyalardan, uning limon kislotasining sirka angidrididapi eritmasi bilan yashil-sariq rangdan to'q qizil rangga o'tib ketadigan birikma hosil qilishidan foydalaniladi.

Oksilidin ko'pchilik uchlamchi azot saklovchi geterotsiklik birikmalarga o'xshash pikrin kislotasi bilan 190— 195°S haroratda suyuqlanib ketadigan sariq cho'kma holida qo'sh molekulyar birikma hosil qiladi.

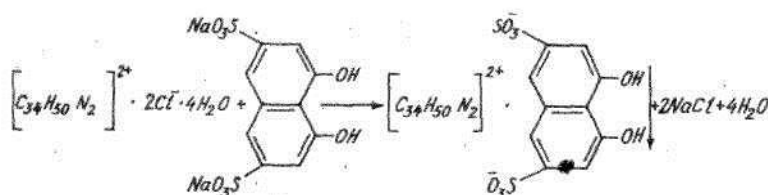
Fenkarolning chinligini aniqlashga tavsiya qilingan reaksiyalardan uning Reynikat ammoniy «eritmasi ta'sirida atsetonda eriydigan pushti rangli pishloqsimon cho'kma hosil qilish reaksiyasi keng qo'llanadi. Bu reaksiya preparatdagi xinuklidin halqasiga doir reaksiyadir.



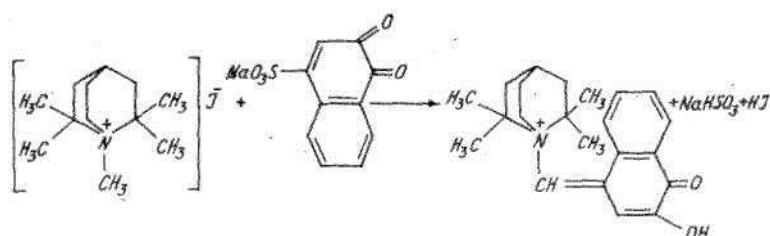
Reynikat ammoniy reaktivi bilan kvalidil ham fenkarolga o'xshash cho'kma beradi.

Fenkarolning chinligi uning kukun holidagisiga bir necha tomchi Marki reaktividan qo'shilganda to'q qizil rangli kondensirlangan birikma (preparat tarkibidagi aromatik halqalar hisobiga) hosil qilishi bo'yicha ham aniqlanadi.

Kvalidilni, boshqa xinuklidin hosilalaridan farqlaydigan reaksiya sifatida, uning xromatrop kislotasining dinatriy tuzi bilan, avval oq loyqa, biroz turishi natijasida esa kristall cho'kma hosil qilishidan foydalaniladi. Reaksiyani taxminan quyidagi tenglama bo'yicha ifodalash mumkin:

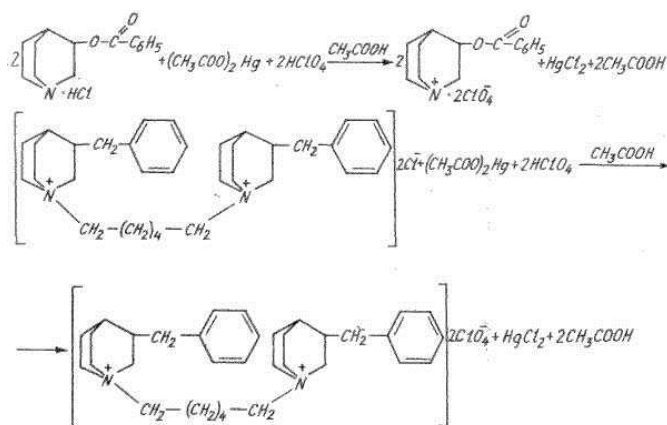


Imexindagi to'rtlamchi ammoniy kationiga asoslanib, uning 1,2-naftoxinon-4-sulfokislotaning natriyli tuzi bilan sariq-jigar rangli cho'kma hosil qilishi bo'yicha preparatning chinligini aniqlashda foydalaniladi.



Atseklidin tarkibidagi salitsil kislotani temir (III)xlorid eritmasi bilan ko'k binafsha rangli birikma hosil qilishidan, imexindagi yod va boshqa preparatlarda esa xlor ionini Davlat farmakopeyasi bo'yicha oddiy reaksiyalar yordamida aniqlanadi.

Bu erda ko'rilayotgan xinuklidin qator preparatlarning miqdori suvsiz muhitda kislota-asos titrlash usuli bo'yicha aniqlanadi. Bunda preparatlarning (atseklidindan tashqari) suvsiz sirka kislotadagi eritmalarini simob (II) atsetat ishtirokida perxlorat kislotasining suvsiz sirka kislotadagi 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi. Indikator sifatida kristall binafsha ishlatiladi va titrlashni suyuqlik ko'kimtir-yashil rangga o'tguncha olib boriladi. Atseklidinni bu usul bilan aniqlashda simob (II) atsetat olinmaydi, uning suvsiz sirka kislotadagi eritmasini bevosita perxlorat kislota eritmasi bilan titrlanadi. Reaksiyani oksilidin va kvalidil misolida quyidagi tenglama bo'yicha ifodalash mumkin:



Dori sifatida qo'llaniladigan xinuklidin hosilalari kimyoviy tuzilishi bilan o'zaro bir-biriga juda yaqin bo'lsalarda, biroq ularning molekulasiga kiritilgan ayrim o'zgarishlar preparatlarning farmakologik ta'sirlari turlicha bo'lishiga olib keladi. Masalan, atseklidin me'da-ichak va siydik pufakchasi operatsiyasidan keyingi atoniyani yo'qotishda 0,2 % li eritmasi 1—2 ml dan teri ostiga yuboriladi. Uning 3 % li va 5 % li eritmasi esa malham sifatida glaukoma kasalligida, ko'z ichki bosimini pasaytirishda ishlatiladi.

Oksilidin sedativ va gipotenziv ta'sir ko'rsatishi bilan farqlanadi. Uni turli asab buzilishi, uyqusizlikda, gipertoniya va boshqa ba'zi kasalliklarni davolashda 0,02—0,06 g dan (kuniga 0,2—0,3 g miqdorida) ichiriladi yoki 2 % li eritma holida 1 ml dan kuniga 2 marta teri osti yoki mushak orasiga yuboriladi.

Fenkarol allergiyaga qarshi preparatlar orasida o'zining gistaminga qarshi ta'sir qilishi va kam toksikligi bilan farqlanadi. Uni 0,025—0,05 g dan kuniga 3—4 marta ichiriladi.

Imexin kuchli ganglioblokator va gipotenziv ta'sir ko'rsatadi. Uni periferik tomirlar spazmasi, me'da va o'n ikki barmoq ichak yaralarida, gipertoniya va boshqa kasalliklarni davolashda ishlatiladi. Preparatning 1 % va 2 % li eritmasi qon tomiriga yuboriladi.

Kvalidil preparati antidepolyarlovchi miorelaksant ta'sirga egadir. Uni mushaklarni bo'shashtirish va narkoz vaqtida nafas olishni boshqarish maqsadida venaga 2 % li eritma holida yuboriladi.

Xinuklidin guruh preparatlardan oksilidin, fenkarol, imexin «B» ro'yxati, atseklidin va kvalidil preparatlari esa «A» ro'yxati bo'yicha og'zi mahkam berkitilgan idishlarda, yorug'lik ta'siridan himoya qilingan holda saqlanadi.

Nazorat savollari

1. Izoxinolin hosilalari tasniflanishi
2. Izoxinolin hosilalari tahlili.

3. Aceklidil sifatiga qo'yiladigan talablar
4. Oksalidil sifatiga qo'yiladigan talablar
5. Fenkarol sifatiga qo'yiladigan talablar
4. Izoxinolin hosilalari ishlatilishi.

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 "Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalari" Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O'zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushego issledovatelya - ximika“, Leningrad, „Ximiya“, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennye sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.
8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

30. Mavzu: Pirimidin 2,4-dion guruxiga kirgan dori vositalari

Reja:

1. Pirimidin 2,4-dion hosilalari tasniflanishi
2. Pirimidin 2,4-dion hosilalari tahlili.
3. Sifatiga qo'yiladigan talablar
4. Pirimidin 2,4-dion hosilalarining tibbiyotda ishlatilishi.

Tayanch iboralar: Pirimidin 2,4-dion hosilalari, ftoruratsil, ftorafur, kaliy orotat

Pirimidin tarkibida ikkita azot atomi saqlagan olti a'zoli geterotsiklik halqa bo'lib, u ko'pchilik tabiiy va sintetik dori moddalarining, jumladan tiamin, kokarboksilaza, benfotiamin, fosfotiamin, sulfanilamid preparatlardan sulfazin, sulfadimezin, sulfaminometoksinn va boshqa bir qator preparatlarning kimyoviy tuzilishini tashkil qiladi.



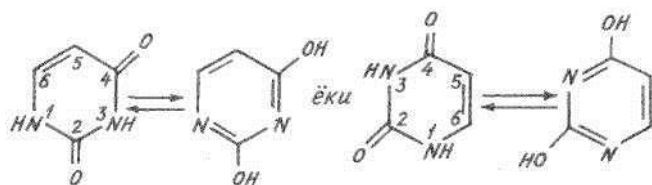
Pirimidinni 2,4-dion va 2,4,6- trion tuzilishidagi kislorodli hosilalaridan uratsil va barbitur kislota asosida sintez qilib olingan ko'pdan-ko'p preparatlar rak kasalligini davolashda, uxlatuvchi, tinchlantiruvchi sifatida va boshqa kasalliklarni davolashda keng qo'llaniladi.

PIRIMIDIN-2,4-DION HOSILALARI

(uratsil hosilalari)

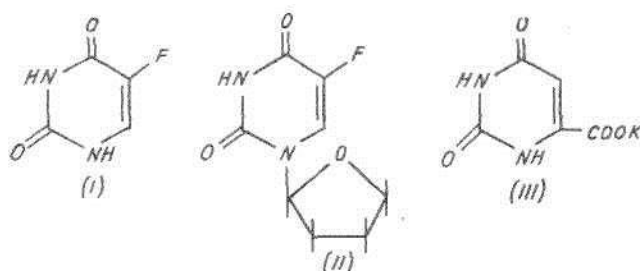
Pirimidinning kislorodli hosilalaridan tibbiyotda 1,2,3,4-tetragidro-pirimidindion (uratsil) asosida sintez qilib olingan preparatlardan ko'pchiligi turli rak kasalliklarini davolashda qo'llanadi.

Uratsil quyidagi tautomer shaklda uchraydi.



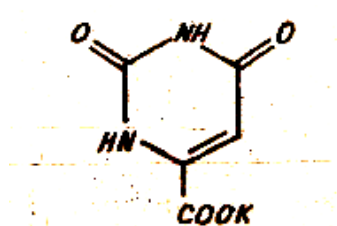
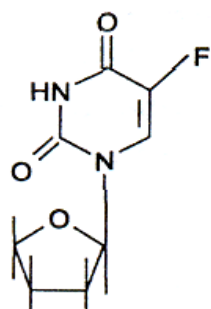
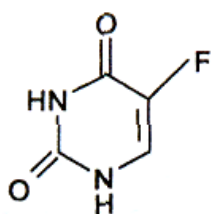
Uratsil halqasining 1,5,6-holatidagi vodorodlarni birorta boshqa atom (masalan ftor) yoki funksional guruhlariga (SNzSOON va boshqa) almashtirilganda, unda ma'lum farmakologik ta'sir paydo bo'ladi.

Uratsil hosilalaridan tibbiyotda ftoruratsil (I), ftorafur (II) va kaliy orotat (III) kabi preparatlar keng qo'llanadi.



PIRIMIDIN-2,4-DION HOSILALARI

Kimyoviy tuzilishi	Sifat nazorati
	Metiluratsil - Methyluracilum 2,4-Diokso-6-metil-1,2,3,4-tetragidropirimidin. Hidsiz oq kristallik kukun. Suvda kam eriydi. Chinligi: 1) ishqoriy gidroliz natijasida ammiakning ajralishi 2) bromli suv bilan reaksiya 3) diazoniyl tuzlari bilan azobo'yoq hosil bo'lish reaksiyasi 4) og'ir metall tuzlari bilan 5) kislorodni sirkoniy alizarin reaktivi bilan atmosferada mineralizatsiyasi bo'yicha ftorni aniqlash.



Miqdoriy tahlil:

- 1) suvsiz muhitda kislota-asosli titrlash;
- 2) bilvosita neytrallanish
- 3) argentometriya
- 4) bromatometriya
- 5) fizik-kimyoviy usullar (YSSX, FEK, spektrofotometriya)

Dori shakli: tabletka.

Leykopoez stimulyatori, jaroqat tiklovchi va yallig`lanishga qarshi vosita

Ftoruratsil - Phtoruracilum

2,4-Diokso-5-ftorpirimidin yoki 5-ftoruratsil.

Oq yoki sarg`ish tusli oq kristallik kukun. Suvda kam; spirtida juda kam eriydi.

Chinligi va miqdori: metiluratsilga qarang.

O`smaga qarshi vosita.

Ftorafur-Phthorafurum.

N - (2-Furanidil)-5-ftoruratsil.

Hidsiz oq kristallik kukun. Suv va spirtida qiyin eriydi. Natriyli tuzi esa suvda eruvchan.

Dori shakli: kapsula va in`eksiya uchun eritma.

Chinligi va miqdori: metiluratsilga qarang.

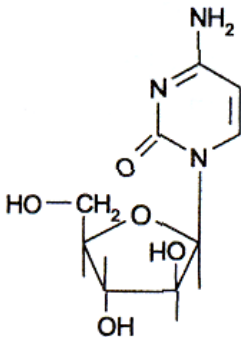
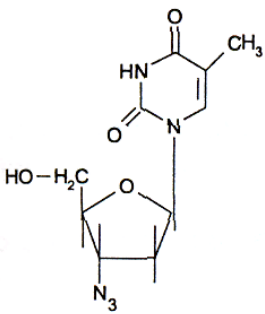
O`smaga qarshi vosita.

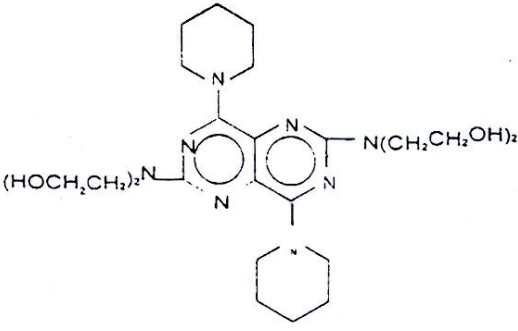
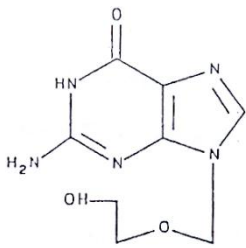
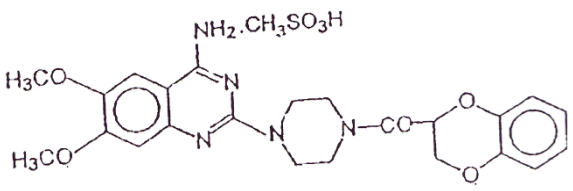
KALIY OROTAT

Kalii orotas

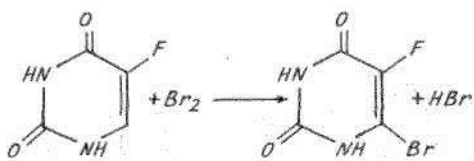
Uratsil- 1- karbon kislotaning kaliyli tuzi

Kaliy orotat oq kristall kukun bo`lib, suvda

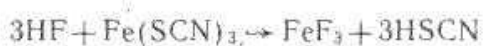
 	juda kam eriydi, qaynoq suvda qiyin eriydi, 95 % li spirt va xloroformda erimaydi, ishqorlarda engil eriydi. CHinligi: 1. Mureksid hosil qilish reaksiyasi 2. Natriy kobaltonitrit eritmasi bilan sariq kristall choʻkma hosil boʻlish reaksiyasi 3. Alangani rangsiz qismini binafsha rangga boʻyashidan aniqlanadi. Miqdori: Neytrallash usuli Ishlatilishi: Oqsil almashinuv jarayoni buzilganda anabolik vosita Sitarabin - Cytarabinum. 4-Amino-1-(β-D-arabinofuranosil)-1,2-digidropirimidin. Hidsiz, oq kristallik kukun. Suvda eriydi; spirt va xloroformda deyarli erimaydi. Chinligi: 1) metiluratsilga qarang. 2) azoboʻyoq hosil boʻlishi Miqdoriy tahlil: metiluratsilga qarang. Dori shakli: flakonlarda liofilillangan kukun. Oʻsmaga qarshi vosita. Azidotimidin - Azidothymidinum (retrovir, zidovudin, timazid) 3'- Azidotimidin. Hidsiz oq kristallik kukun. Suvda eruvchan; spirt va xloroformda erimaydi. Chinligi va miqdori: metiluratsilga qarang. Dori shakli: kapsula, infuziya uchun eritma, qiyom. VICH, OITS ni davolash vositasi. DIPIRIDAMOL-Dipyridamolum

	2,6-bis[bis-(beta-oksietil)-amino]-4,8-di-N-piridopirimido(5,4-d)pirimidin Suvda oson, xloroform, metanol, etanolda eriydi. CHinligi: 1. IQ-spektrofotometriya 2. YUSSX usuli Miqdori: YUSSX usuli Ishlatilishi: Vazodilatator vosita
	Atsiklovir-Aciclovirum 9-(2-gidroksietoksimetil)guanin 2-amino-1,9-digidro-9[(2-gidroksietoksi)-metil]-6N-purin-6-on. Oq yoki deyarli oq kukun. Suvda kam, deyarli barcha organik erituvchilar va mineral kislotalarda eriydi. CHinligi: 1. IQ-spektrofotometrik usul 2. Suyuqlik xromatografik usul 3. YUQX usul Miqdori: Potensiometrik titrlash Ishlatilishi: Virusga qarshi vosita
	Doksazozin –Doxazozinum 1-(4-amino-6,7-dimetoksi-2-xinazolinil)-4-[(2,3-digidro-1,4-benzdioksin-2-il)karbonil]piperazina Oq kristall kukun. Suvda amalda erimaydi, ishqor eritmalarida oson, mineral kislotalarda kam, epirtida eriydi. CHinligi: YUSSX usuli Miqdori: YUSSX usuli Ishlatilishi: Selektiv ta'sirga ega alfa₁-adrenoblokator.

YUqorida nomi keltirilgann uratsil hosilalarining chinligini aniqlashda quyidagi reaksiyalardan foydalaniladi. Masalan, ftoruratsilni sariq rangli bromli suvni rangsizlantirishi bo'yicha aniqlanadi.



Ftoruratsilning chinligini uning tarkibidagi ftor bo'yicha ham aniqlanadi. Buning uchun ma'lum miqdordagi preparatni kul qoldirmaydigan filtr kog'oziga o'rab, yutuvchi suyuqlik sifatida tozalangan suv solingan maxsus kolbada kislorod atmosferasida kuydiriladi. Kolbadagi suyuqlikni aralashtirib biroz qaynatiladi. So'ngra unga qizil rangli temir (III) rodanid eritmasi qo'shilganda, suyuqlikda rangning susayib borishi va hatto keyinchalik o'chib ketishi kuzatiladi.



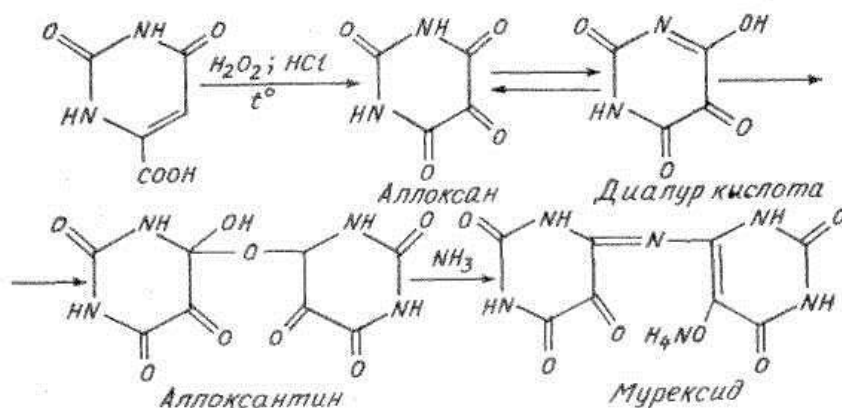
Eritmadagi rangning o'chishi temir (III) ftor hosil bo'lishi hisobigadir.

YAna ftoruratsildagi ftorni aniqlashda uni kaliy va natriy karbonat hamda kaliy nitratdan iborat kuydiruvchi aralashma bilan kuydirib, parchalab ham aniqlash mumkin. Bunda kuydirgandan keyin qolgan qoldiqni suvda eritib filtrlanadi va filtratda rN 4—5 qiymatiga ega bo'lgan muhit yaratib, so'ngra unga kalsiy xlorid qo'shilganda eritmadagi ftor ioni kalsiy ftorit holida oq loyqalanish hosil qiladi.

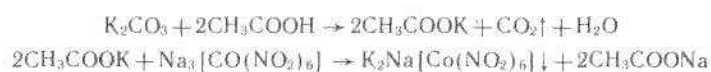
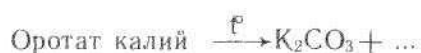


YUqoridagi reaksiyalardan ftorafurdagi organik birikkan ftorni aniqlashda ham foydalaniladi.

Ftorafurni 30 % li natriy gidroksiddagi eritmasiga kukun holida sof rux qo'shib qizdirilsa, ammiak ajralib chiqadi. Uni odatdagicha hididan yoki suv bilan ho'llangan qizil lakmus qog'ozini ko'k rangga bo'yashidan bilinadi. Kaliy orotatning chinligini aniqlashda Davlat farmakopeyasi purin alkaloidlarini aniqlashda keltirilgann mureksid hosil qilish reaksiyasidan foydalanishni tavsiya qiladi. Buning uchun preparatni pergidrol va xlorid kislota qo'shib suv hammomida qizdirib bug'lantiriladi. So'ngra unga bir necha tomchi ammiak eritmasi qo'shilganda qizil rangli purpur kislota ammoniyli tuzi yoki mureksid hosil bo'ladi. Bundan ko'rinib turibdiki, mureksid reaksiyasi faqat purin alkaloidlarga xos reaksiya bo'lmasdan, balki undan uratsil hosilalari va boshqa guruh birikmalarini aniqlashda ham foydalanish mumkin.



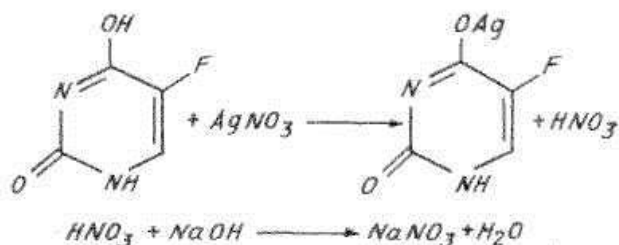
Kaliy orotatdagi kaliy ionini aniqlash uchun uni chinni tigelda kuydirib, so'ngra idishda qolgan qoldiqni suvda eritiladi va eritmadagi kaliy ionini sirka kislota muhitida kobaltnitrit natriy eritmasi ta'sirida sariq kristall cho'kma holida cho'ktirib aniqlanadi.



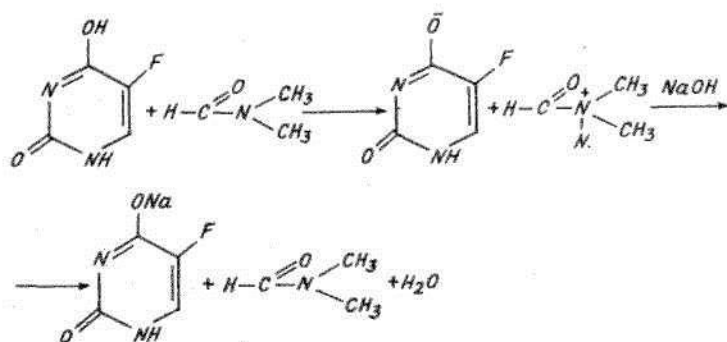
Kaliy orotatdagi kaliyni yoqilg'idagi alanganing rangsiz qismini binafsha rangga bo'yashdan ham bilinadi.

Uratsil qator preparatlarining chinligini spektrofotometrik usul bo'yicha aniqlash mumkin. Ular eritmalarining maksimum nur yutishi 250 va 290 nm (ftoruratsil), 290 nm (ftorafur), 300 nm (kaliy orotat) to'lqin uzunligida bo'ladi.

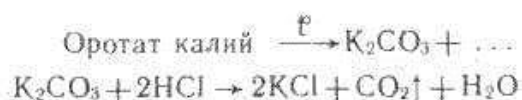
Ftoruratsilning miqdorini purin alkaloidlaridan teobromin va teofillinga o'xshash bavoisita neytrallash usuli bo'yicha aniqlanadi. Buning uchun ma'lum miqdordagi preparatning suvdagi eritmasiga aniq o'lchangan hajmda kumush nitratning 0,1 mol/l eritmasidan qo'shiladi va reaksiya natijasida, ekvivalent mikdorda ajralib chiqqan nitrat kislotani fenol qizili indikator ishtirokida natriy gidroksidning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



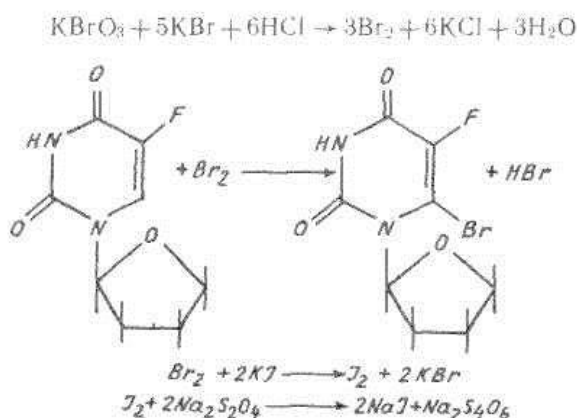
Ftoruratsil mikdori yana suvsiz muhitda kislota-asos titrlash usuli bo'yicha aniqlanadi. Bunda ma'lum miqdordagi preparatning dimetilfor-mamiddagi eritmasini timol ko'ki indikator ishtirokida natriy gidroksidning metanol-benzol (1:3) aralashmasidagi 0,1 mol/l eritmasi bilan suyuqlik ko'k rangga bo'yalguncha titrlanadi.



Kaliy orotatning miqdorini neytrallash usuli bo'yicha aniqlanadi. Buning uchun preparatning ma'lum miqdorini avval maxsus platinadan yasalgan tigelchada yuqori haroratda (600°S gacha) qizdirib parchalanadi. So'ngra tigelchada qolgan qoldiq — K_2SO_4 ni suvda eritib, eritmani metiloranj indikatorida suyuqlik qizil rangga o'tguncha xlorid kislotaning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



Ftorafurning mikdorini bromatometrik usul yordamida aniqlanadi. Bu usul preparat molekulasidagi ftoruratsil halqasini bromlashga asoslangan. Ma'lum miqdordagi preparatni suvdagi eritmasiga suyultirilgan xlorid kislota, kaliy bromid va aniq hajmda ortig'icha kaliy bromatning 0,1 mol/l eritmasidan qo'shiladi. Suyuqlik biroz turgach, unga kaliy yodid eritmasi qo'shib, so'ngra ajralib chiqqan erkin yodni kraxmal indikatorida natriy tiosulfatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



Uratsil qator preparatlarining mikdori yana spektrofotometrik usul bo'yicha ham aniqlanadi. Masalan, ftoruratsilning 0,1 mol/l xlorid kislotadagi 0,001 % li eritmasini 265 nm, ftorafurning 0,1 mol/l natriy gidroksiddagi 0,002 % li eritmasini 270 nm va kaliy orotatning 0,1 mol/l ishqordagi 0,001 % li eritmasini 285 nm to'lqin uzunligida nur yutish ko'rsatkichini spektrofotometrda o'lchab aniqlanadi.

Ftoruratsil va ftorafurni me'da, to'g'ri va yo'g'on ichaq o'pka va boshqa a'zoldagi rak kasalligini davolashda ishlatiladi. Ftoruratsilning 5 % li eritmasi 10—15 mg/kg miqdorida venaga yuboriladi.

Ftorafurning 4 % li eritmasi bir kunda 1—2 marta 30 mg/kg dan venaga yuboriladi. Uni yana kapsulalarda kuniga 1,2—2 g miqdordagisi ikki marta bo‘lib ichiriladi. Ftoruratsilning 5 % li eritmasi 5 ml dan, ftorafurning 4 % l eritmasi esa 10 ml dan ampulalarda chiqariladi. Ftoruratsil yana 0,4 g dai kapsulalarda chiqariladi.

Kaliy orotat organizmda oqsil almashinuvi jarayoni buzilganda anabolik ta’sir ko‘rsatadi. Uni jigar, o‘t yo‘llari kasalliklarida 0,25—0,5 g dan kuniga 2—3 marta ichiriladi. Kaliy orotat 0,5 g dan tabletkalarda chiqariladi.

Ftoruratsil bilan ftorafurni «A» ro‘yxati bo‘yicha og‘zi maxkam berkitilgan idishlarda, yorug‘lik tushmaydigan joyda saqlanadi.

Kaliy orotatni oddiy sharoitda og‘zi maxkam berkitilgan idishlarda saqlanadi.

Dopiridamol preparati chinligi IQ-spektrometrik va yuqori samarali suyuqlik xromatografiya usulida aniqlanadi.

Miqdori yuqori samarali suyuqlik xromatografiya usulida standart namuna bilan taqqoslab aniqlanadi.

Atsiklovir chinligi IQ – spektrometrik usulda standart namuna eritmasi bilan taqqoslab aniqlanadi.

Atsiklovir chinligi yupqa qatlam xromatografiya usulida aniqlanadi. Bunda silikagel plastinkasi, erituvchilar aralashmasi sifatida p-propanol:kons.ammiak: difenilformamid (60:30:10) dan foydalaniladi. 254 nm to‘lqin uzunligida UB nur spektrida ko‘riladi.

Miqdori suvsiz muxitda kislota asoso titrlash (potensiometrik titrlash) usulida aniqlanadi. Aniq tortib oolingan preparatni muz. sirka kislotasida eritib, 0,1 N perxlorat kislotasi bilan neytrallanadi. Indikator sifatida ko‘k – yashil kristallik binafshasidan foydalaniladi.

Tibbiyotda virusga qarshi vosita sifatida keng qo‘llaniladi. Maxkam berkitilgan idishda, quruq va qorong‘u xonada saqlanadi.

Doksazozin chinligi va miqdori yuqori samarali suyuqlik xromatografiya usulida aniqlanadi.

Tibbiyotda selektiv ta’sirga ega alfa₁-adrenoblokator sifatida qo‘llaniladi.

Nazorat savollari

1. Pirimidin 2.4-dion hosilalari tasniflanishi?
2. Pirimidin 2.4-dion hosilalari tahlili?
3. Metiluratsil sifatiga qo‘yiladigan talablar?
4. Ftoruratsil sifatiga qo‘yiladigan talablar?
5. Ftorafur sifatiga qo‘yiladigan talablar?
4. Pirimidin 2.4-dion hosilalarining tibbiyotda ishlatilishi.

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma’lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 “Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalari” Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O‘zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo‘yicha uslubiy qo‘llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushego issledovatelya - ximika”, Leningrad, „Ximiya”, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennye sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.
8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma‘lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

31. Mavzu: Pirimidin 2,4,6 - trionxosilalari.

Reja:

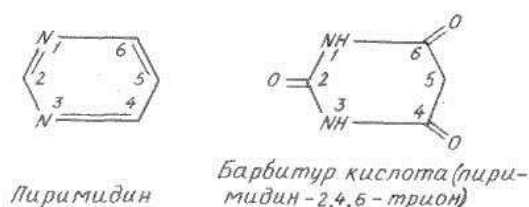
1. Pirimidin 2,4,6, trion hosilalari tasniflanishi.
2. Pirimidin 2,4,6, trion hosilalari tahlili
3. Umumiy va xususiy reaksiyalari
4. Pirimidin 2,4,6, trion hosilalarining tibbiyotda qo‘llanilishi.

Tayanch iboralar: Pirimidin-2,4,6-trion hosilalari, barbitur kislota hosilalari, barbital, fenobarbital, benzonal.

Pirimidin- 2,4,6- trion hosilalari

(Barbitur kislota hosilalari)

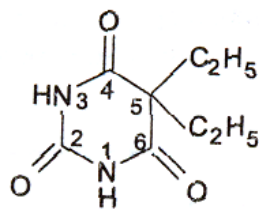
Barbitur kislota siklik ureidlarga kirib, uning molekula tuzilishi 2,4,6- trioksi pirimidin halqasidan tashkil topgan.



Barbitur kislota o‘zi dori ta’siriga ega emas. Ammo uning 5- holatdagi uglerod vodorodlarining turli o‘rinbosarlarga almashilgan hosilalari organizmda uxlatuvchi va tinchlantiruvchi ta’sir ko‘rsatadi.

PIRIMIDIN HOSILALARI

Kimyoviy tuzilishi	Sifat nazorati



Barbital - Barbitalum

5,5-diethylbarbitur kislota yoki 5,5-diethyl-2,4,6-(1H,3H,5H) pirimidintrion.

Hidsiz, kuchsiz achchiq ta'mli oq kristallik kukun. Suvda kam eruvchan; issiq suv va spirtida eruvchan; ishqor eritmasida oson, efir va xloroformda qiyin eriydi.

Chinligi:

1) og'ir metall tuzlari bilan (kobalt (II), mis (II), kumush tuzlari)

2) uron kislotalarning hosil bo'lishi bilan boruvchi gidrolitik parchalanish.

3) aromatik aldegidlar bilan kondensatsiya

Miqdoriy tahlil:

1) suvsiz muhitda kislota-asosli titrlash

2) gravimetriya

3) argentometriya

4) yuqori samarali suyuqlik

romatografiyasi (YSSX)

5) spektrofotometriya

Dori shakli: kukun.

Uxlatuvchi vosita.

Fenobarbital - Phenobarbitalum

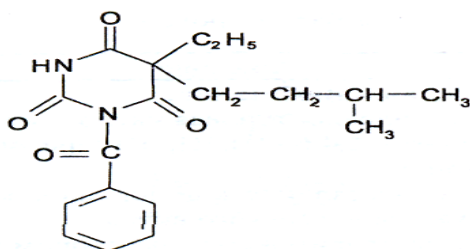
5-Etil-5-fenilbarbitur kislota yoki 5-etil-5-fenil-2,4,6-(1H,3H,5H) pirimidintrion.

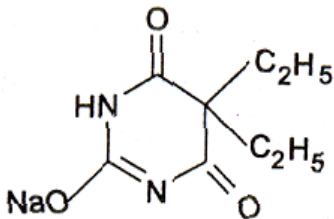
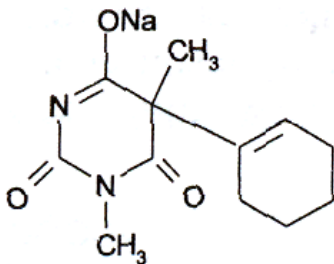
Hidsiz, kuchsiz achchiq ta'mli oq kristallik kukun. Sovuq suvda juda kam; issiq suv va xloroformda qiyin; 95% li spirt va ishqor eritmasida oson eriydi.

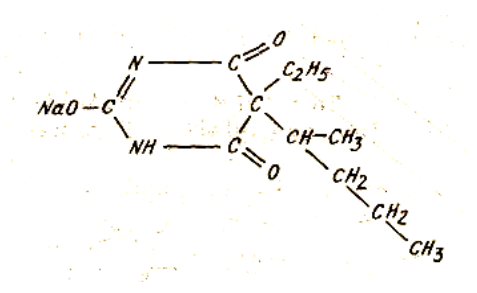
Chinligi:

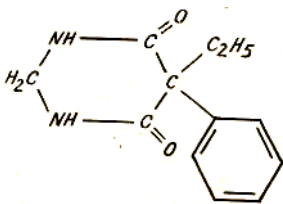
1) barbitalga qarang

2) fenil radikali nitrolangandan so'ng azobo'yoqning



	hosil bo'lishi. Miqdoriy tahlil: 1) barbitalga qarang 2) atsetonli yoki spirtli muhitda alkalimetriya Dori shakli: kukun, tabletka. Uxlatuvchi, tutqanoqqa qarshi vosita.
 	Benzonal - Benzonalum 1-Benzoil-5-etil-5-fenil barbitur kislota. Oq kristallik kukun. Suvda juda kam; xloroformda oson eriydi; efirda eruvchan va spirtida qiyin eriydi. Chinligi: 1) barbitalga qarang. 2) gidrolizdan so'ng temir (III) xlorid bilan benzoy kislotaga reaksiya 3) gidroksam reaksiyasi Miqdoriy tahlil: barbitalga qarang. Dori shakli: kukun, tabletka. Epilepsiyaga qarshi vosita. Benzobamil - Benzobamilum 1-Benzoil-5-etil-5-izoamil barbitur kislota. Oq kristallik kukun. Suvda deyarli erimaydi; spirtida oson eriydi. Chinligi va miqdori: benzonalga qarang. Dori shakli: tabletka. Epilepsiyaga qarshi vosita. Barbital-natriy - Barbitalum-natrium Natriy 5,5-Dietilbarbiturat yoki 5,5-dietil-2,4,6(1H,3H,5H) pirimidintrion mononatriyli tuzi. Hidsiz, achchiq ta'mli oq kristallik kukun. Suvli eritmasi fenoltalein bo'yicha ishqoriy reaksiya beradi. Suvda oson; 95% li spirtida kam eriydi va

	efirda deyarli erimaydi. Chinligi: 1) barbitalga qarang 2) natriy ionini aniqlash Miqdoriy tahlil: 1) atsidometriya 2) yuqori samarali suyuqlik xromatografiyasi (YuSSX) 3) spektrofotometriya 4) argentometriya Dori shakli: kukun, tabletka. Uxlatuvchi vosita. Geksenal - Hexenalum Natriy 1,5-Dimetil-5-(tsiklogeksen-1-il) barbiturat yoki 1,5-Dimetil-5-(siklo-geksen-1-il)- 2,4,6 (1H, 3H, 5H) pirimidintrion mononatriyli tuzi. Oq ko`piksmon massa. Havoda uglerod (IV) oksidi ta'sirida parchalanadi. Gigroskopik. Suv va 95% li spirtida juda oson eriydi; efir va xloroformda deyarli erimaydi. Chinligi: 1) barbital natriyga qarang 2)bromli suvning rangsizlanishi Miqdoriy tahlil: Barbital natriyga qarang. Dori shakli: germetik yopiq flakonlarda kukun holida. Venaga yuboriluvchi narkoz uchun vosita. Tiopental-natriy - Thiopentalum-natrium 5-etil-5-(1-metilbutil)-2-tiobarbitur kislota natriyli tuzining suvsiz natriy karbonat bilan hosil qilgan aralashmasi. Quruq, sariq yoki sariq yashil rangli o`ziga xos hidli



bo`shliqli massa. Gigroskopik. Suvli eritmasi ishqoriy reaksiya beradi. Suvda oson eriydi; benzol va efirda deyarli erimaydi.

Chinligi:

1) barbital

2) og'ir metall tuzlari bilan sulfid oltingugurtiga qora cho'kma hosil

Miqdoriy tahlil: barbital natriyga qarang.

Dori shakli: germetik yopiq flakonlarda kukun holida.

Venaga yuboriluvchi narkoz uchun vosita.

ETAMINAL-NATRIY, Aethaminalum-natrium	NEMBUTAL-

Natriy- 5- etil- 5- (2-amil)-barbitur kislota

Etaminal natriy taxir mazali, oq kristall kukun bo'lib, suv va 95 % li -spirtida eriydi, efirda esa erimaydi. Preparatning suvdagi eritmasi ishqoriy muxitga ega. U gigroskopikdir.

CHinligi: kons. sulfat kislota ishtirokida p-dimetilaminobenaldegid qo‘shib suv hammomida qizdirganda yashil tovlanuvchi to‘q qizil rangli birikma xosil bo‘lish reaksiyasi

Miqdori: Atsidimetrik usul

Ishlatilishi: Uxlatuvchi modda

GEKSAMIDIN-Hexamidinum

5-etil-5- Fenilgeksagidromidindion-4,6

Geksamidin hidsiz, oq kristall kukun boʻlib suv, efir va benzolda erimaydi, 95 % li spirtida va atsetonda kam eriydi. U 280—282°S haroratda suyuqlanadi.

CHinligi:

1. Natriy gidroksid kristallari qo‘shib qizdirish natijasida ammiak ajralish reaksiyasi
2. Xromatrop kislotaning dinatriyli tuzi va kons. sulfat kislotasi ishtirokida och binafsha rang paydo bo‘lish reaksiyasi

Miqdori: Azot asosida Keldal usuli bo'yicha

	aniqlanadi. Ishlatishi: Tutqanoq kasalligiga qarshi vosita

Barbituratlarning chinligini aniqlash ularning kimyoviy xossalari va molekula tuzilishidagi funksional guruhlariga asoslangan. Masalan, preparatlarning kislota shakl xossalari asosida ularni turli og'ir metallar, jumladan, kumush, mis va kobalt tuzlari bilan rangli birikmalar hosil qilishlari bo'yicha aniqlash mumkin.

Kislota shaklidagi barbituratlar va ularning natriyli tuzlarining spirtidagi eritmasi kalsiy xlorid ishtirokida kobalt nitrat eritmasi bilan ko'k binafsha rangli kompleks birikma beradi. Bu reaksiya bo'yicha barbital, fenobarbital va benzonallarni aniqlashda avval preparatning eruvchanligini oshirish maqsadida aralashmaga 1—2 tomchi natriy gidroksid eritmasi qo'shib reaksiya o'tkaziladi.

Barbitalnatriy spirtida erimaganligi sababli, uning chinligini aniqlashda avval preparatni xlorid kislota ta'sirida barbitalning suvda erimaydigan kislota shakliga o'tkazib, so'ngra uni efir bilan ekstraksiya qilib olinadi. Ekstraktdan efir bug'lantiriladi va sof barbitalni, yuqorida ko'rsatilganidek, spirtida eritib, kalsiy xlorid ishtirokida kobalt tuzi holida aniqlanadi.

Barbituratlarning kobalt nitrat bilan ko'k binafsha rangli birikma hosil qilish reaksiyasi Davlat farmakopeyasida, ularning chinligini aniqlashda umumiy reaksiya sifatida keltirilgan.

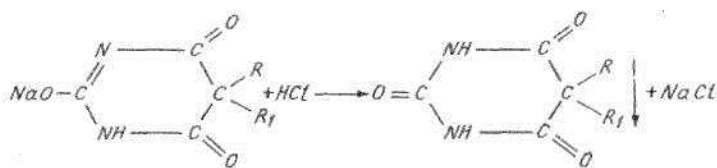
Barbituratlar kaliy karbonat va kaliy gidrokarbonat eritmaları ishtirokida mis (II) sulfat bilan turli rangga bo'yalgan kompleks birikmalar hosil kiladi. Ushbu reaksiya bo'yicha barbital, fenobarbital va benzonalga o'xshash suvda erimaydigan kislota shaklidagi preparatlarni aniqlashda, ularni avval natriy gidroksid eritmasi ta'sirida eruvchan tuzlariga o'tkazib aniqlanadi.

Барбитуратларнинг мис (II)- сульфат билан ҳосил қиладиган рангли
 бирикмалари

Препаратнинг номи	Результат натижаси
Барбитал ва барбитал-натрий	Аввал эритма кўк рангга бўялган бўлади, кейин эса қизғиш-оч бинафша рангли чўкма чўқади.
Фенобарбитал	Оч бинафша рангли чўкма.
Бензонал	Эритма хира ҳаво рангга бўялади.
Гексенал	Аввал эритма ҳаво рангга, сўнгра кўк рангга ўтиб, охирида оқ чўкма ҳолида чўқади.
Этаминал-натрий	Ҳаво рангли чўкма
Тиопентал-натрий	Сариқ-яшил рангли чўкма

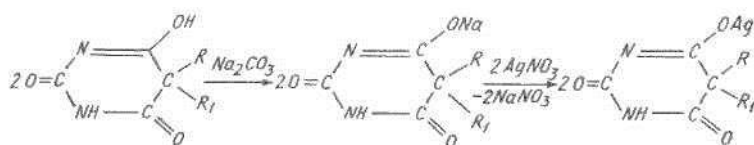
Bu reaksiya ham barbituratlarning chinligini aniqlashda asosiy reaksiya sifatida Davlat farmakopeyasiga kiritilgan. Barbituratlarning mis (II) sulfat bilan bo'lgan reaksiyasi, ularni bir-biridan farqlashga imkon beradi.

Davlat farmakopeyasi barbituratlarining eruvchan natriyli tuzlari chinligini yana ularning eritmalaridan suyultirilgan xlorid kislota bilan neytrallash va choʻkma holida ajralib chikkan kislota shaklidagi barbituratlarining suyuqlanish haroratini aniqlashni tavsiya qiladi.

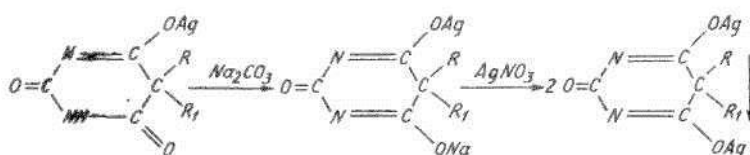


SHu yoʻl bilan ajratib olingan kislota shaklidagi barbital 189— 192°S da, etaminal 127— 133°S da, geksenal. esa 143—147°S haroratda suyuqlanadi.

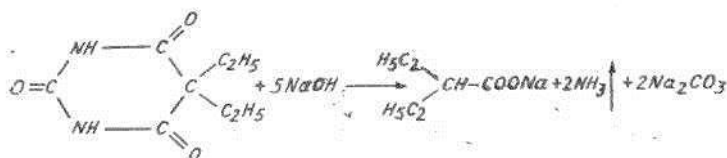
Barbituratlarining chinligini aniqlashda Davlat farmakopeyasida keltirilgann reaksiyalardan tashqari, koʻp turli reaksiyalardan ham foydalaniladi. Masalan, barbituratlar kumush nitrat bilan oq choʻkma holida ikkilamchi tuz hosil qiladi. Ularning birlamchi kumushli tuzlari suvda eruvchan boʻladi. Reaksiya natriy karbonat ishtirokida olib boriladi. Bunda avval barbiturat natriy karbonatda erib u kumush nitrat taʼsirida birlamchi tuz hosil kiladi.



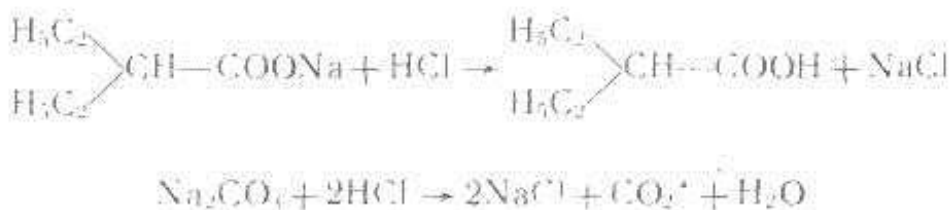
Soʻngra hosil boʻlgan birlamchi kumush tuzi, kumush nitratning ortiqcha qoʻshilishi bilan, avval natriy karbonat bilan reaksiyaga kirishib, eruvchan kumush natriyli tuziga, keyin esa suvda erimaydigan oq choʻkma holida ikkilamchi tuziga oʻtadi:



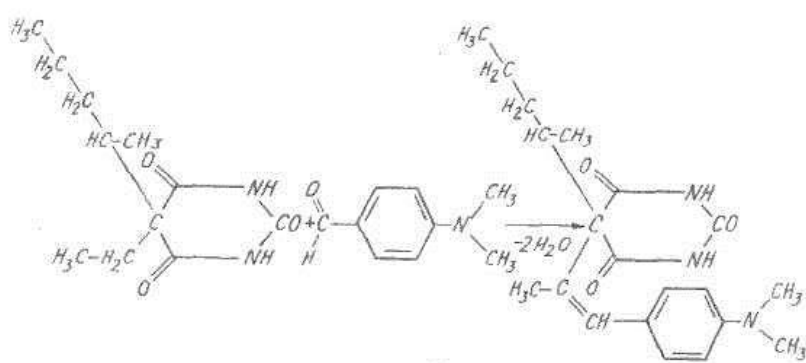
Barbituratlarni tarkibiy qismlariga parchalash reaksiyasi orqali ham ularning chinligini aniqlash mumkin. Bunda preparatning quruq natriy gidroksid bilan boʻlgan aralashmasini qizdirsa, avval barbiturat tarkibidagi mochevina qoldigʻi hisobiga ammiak ajralib chiqadi. Uni hididan yoki suv bilan hoʻllangan qizil lakmus qogʻozini koʻk rangga boʻyalishidan bilinadi. Bu reaksiyani barbital misolida koʻrish mumkin.



Keyinchalik qotishmani suvda eritib, unga suyultirilgan xlorid kislota qo'shilsa, karbonat angidrid pufakchalari bilan bir qatorda moy kislotasining hidini eslatuvchi dietilatsetat kislotasi ajralib chiqadi.

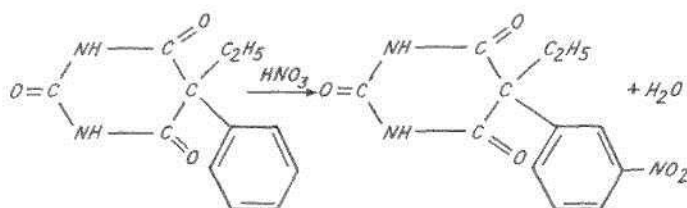


Barbituratlarning chinligi ularni turli aromatik aldegidlar bilan kondensatsiyalash reaksiyasi orqali ham aniqlanadi. Masalan, konsentrlangan sulfat kislota ishtirokida etaminal-natriyga p-dimetilaminobenzaldegid qo'shib, suv hammomida qizdirilganda, yashil ranglanib tovlanuvchi to'q qizil rangli birikma hosil kiladi. Bu reaksiya orqali etaminal-natriy boshqa barbituratlardan farqlanadi.

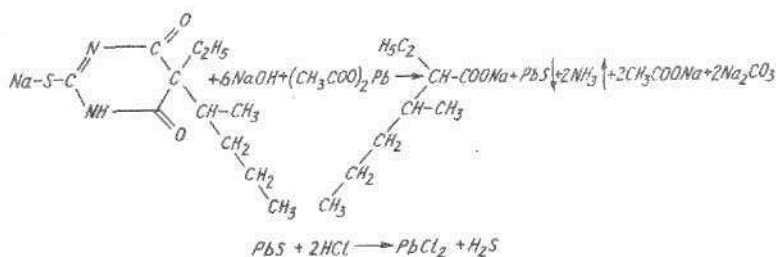


SHuningdek, barbituratlarga, jumladan fenobarbital va benzonalga formalin qo'shib qizdirilgandan so'ng unga konsentrlangan sulfat kislota qo'shib qizdirishni davom ettirilsa, suyuqliqda paydo bo'lgan ikkita qatlam chegarasida pushti rangli halqa hosil bo'ladi. Geksenalni shu usul bilan aniqlaganda u yashil ranglanib tovlanuvchi qizil halqa hosil kiladi.

Fenobarbitaldagi fenil radikaliga xos reaksiya sifatida, uning konsentrlangan sulfat va nitrat kislotalar aralashmasi ta'sirida sariq rangli m-nitrobirikma hosil qilishidan ham, preparatning chinligini aniqlashda foydalaniladi.



Tiopental-natriyning tarkibidagi oltingugurni aniqlash uchun unga natriy gidroksid va qo'rg'oshin atsetat eritmalaridan qo'shib kaynatilsa, qoramtir cho'kma RbS va preparatdagi mochevina qoldig'i hisobiga ammiak hidi chiqadi. Keyinchalik suyuqliqqa konsentrlangan xlorid kislota qo'shilsa, yokimsiz vodorod sulfid hidi seziladi.



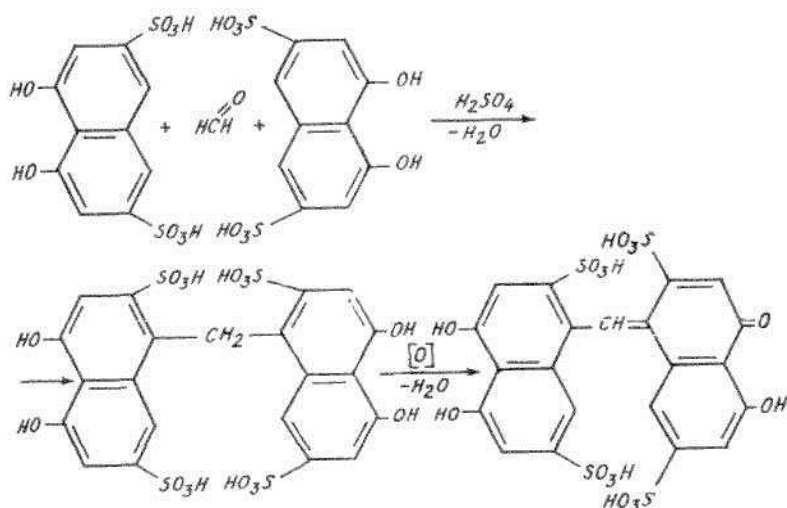
Tiopental-natriyning suvdagi eritmasidan, uni xlorid kislota ta'sirida kislota shaklida, ya'ni 5-etil-5- (2-amil) -2-tiobarbitur kislota holida cho'ktiriladi. CHO'kmani yuvib quritilgandan so'ng uning suyuqlanish harorati aniqlanadi. U 156—161°S haroratda suyuqlanishi kerak.

Barbituratlarning tuzlaridagi natriy ionlari alanganing rangsiz qismini sariq rangga bo'yashi orqali bilinadi.

Davlat farmakopeyasida boshqa preparatlarga o'xshash, barbituratlar tozaligini aniqlashga katta e'tibor berilgan. Ularni tarkibida yot moddalardan xlor, sulfat, og'ir metall ionlari, rangli va suvda erimaydigan moddalar, shuningdek barbituratlarning eruvchan tuzlarida ularning ishqoriy muhit darajasi tekshirib ko'riladi.

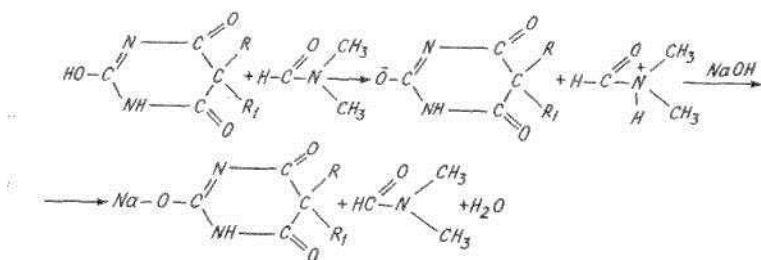
Kislota shaklidagi barbituratlarda, jumladan barbitalda yot modda sifatida etil barbitur kislota, fenobarbitalda esa fenilbarbitur kislotalarning bor yo'qligi tekshiriladi. Buning uchun ularning ma'lum miqdoriga suv qo'shib, chayqatib filtrlanadi. Filtratning aniq hajmiga bir tomchi metilqizil indikator ko'shganda, suyuqlik qizil to'q sariq rangga bo'yalishi lozim. Preparat tarkibiga qo'shib qolishi mumkin bo'lgan yot organik moddalar ularga konsentrlangan sulfat kislota ta'sir ettirib bilinadi. Bunda eritmada paydo bo'ladigan rang etalon eritmadagi rangdan to'q bo'lmasligi kerak.

Etaminal-natriy va tiopental-natriylar tarkibida yana organizm uchun havfli yot moddalardan metil spirtining bor yo'qligi tekshirib ko'riladi. Uni aniqlashda preparatning eritmasiga suyultirilgan sulfat kislota qo'shib chayqatiladi va filtrlanadi. Filtratga kaliy permanganat, fosfat kislota qo'shiladi va bir oz turgandan so'ng undagi kaliy permanganatning ortiqchasini parchalash maqsadida suyuqlik rangsizlanguncha unga natriy gidrosulfat eritmasidan tomchilab qo'shiladi. So'ngra eritmaga xromatrop kislota dinatriyli tuzining 2 % li eritmasi va konsentrlangan sulfat kislota qo'shib aralashtirilganda, unda hosil bo'lgan binafsha rang ma'lum miqdordagi metil spirtidan tayyorlangan etalon eritmadan to'q bo'lmasligi kerak. Bu reaksiya metil spirtining kaliy permanganat ta'sirida formaldegidgacha oksidlanishi va uning xromatrop kislotaning dinatriy tuzi bilan rangli birikma hosil qilishiga asoslangan bo'lib, uni quyidagi kimyoviy tenglamalar bilan ifodalash mumkin:

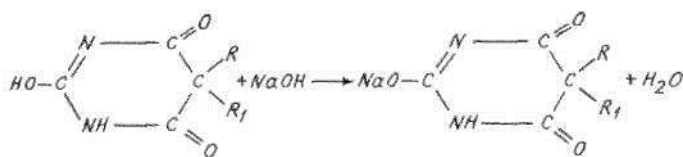


Barbituratlarining miqdorini aniqlash maqsadida turli kimyoviy va fizik-kimyoviy usullar ishlab chiqilgan. Ularga suvsiz va suvli muhitda kislota-asos titrlash, argentometriya, merkuriometriya, tortma (gravimetriya), fizik-kimyoviy usullardan fotokolorimetriya va spektrofotometriya usullari kiradi.

Davlat farmakopeyasi barbituratlarining kislota shaklidagi preparatlarini, jumladan barbital, fenobarbital va benzonalning miqdorini suvsiz muhitda kislota-asos titrlash usuli bo'yicha aniqlashni tavsiya qiladi. Bunda erituvchi sifatida dimetilformamid (barbitalni aniqlashda dimetilformamid-benzol aralashmasi) olinadi. Eritmani timol ko'ki indikator ishtirokida suyuqlik ko'k rangga o'tguncha natriy gidroksidning metanol-benzol aralashmasidagi 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.

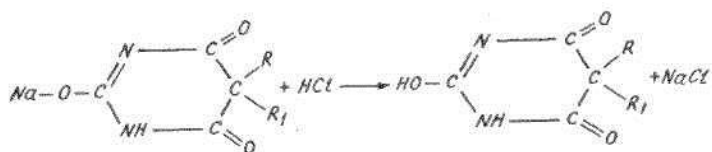


Kislota shaklidagi barbituratlarining miqdori yana ularning spirtidagi eritmasini timolftalein indikator ishtirokida suyuqlik ko'k rangga o'tguncha natriy gidroksidning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlab ham aniqlanadi.

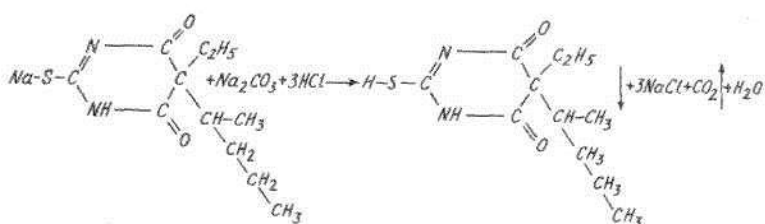


Davlat farmakopeyasi bo'yicha natriyli tuzi holidagi barbituratlarining (barbital-natriy, etaminal-natriy, geksenal) miqdori atsidimetriya usuli bilan aniqlanadi. Bunda ularning suvdagi

eritmasini metiloranj indikatorida suyuqlik to‘q sariq rangga o‘tguncha xlorid kislotaning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.

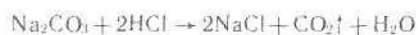


Tiopental-natriyning mikdori Davlat farmakopeyasi ko‘rsatmasi bo‘yicha, uning tarkibidagi 5-etil-5-(2-amil)-tiobarbitur kislota va natriy karbonatning har qaysisini ayrim holda aniqlanadi. Undagi 5-etil-5-(2-amil)-tiobarbitur kislota ni tortma usuli bo‘yicha aniqlanadi. Buning uchun ma’lum miqdordagi preparatning suvdagi eritmasidan suyultirilgan xlorid kislotaga ta’sirida 5-etil-5-(2-amil)-tiobarbitur kislota cho‘ktiriladi.



So‘ngra cho‘kmani xloroform bilan ekstraksiya qilib olinadi. Xloroformli ekstrakti ajratib olib, bug‘lantiriladi va qolgan qoldiq 5-etil-5-(2-amil)-tiobarbitur kislota ni 70°S haroratda quritib, analitik tarozida tortib mikdori aniqlanadi. U preparat tarkibida 84% dan kam va 87,0 % ortiq bo‘lmasligi lozim.

Tiopental-natriy tarkibidagi natriy karbonatning mikdori odatdagicha neytrallash usuli bo‘yicha aniqlanadi. Bunda ma’lum miqdordagi preparatning suvdagi eritmasi metil qizili indikatorida ishtirokida xlorid kislotaning 0,1 mol/l eritmasi bilan bevosita titrlab aniqlanadi.



Preparat tarkibida natriy karbonatning miqdori 10 % dan kam va 11 % dan ortiq bo‘lmasligi lozim.

Barbituratlar asosan uxlatuvchi, tinchlantiruvchi va tutkanoqqa qarshi ta’sir ko‘rsatuvchi modda sifatida ishlatiladi. Masalan, barbital uxlatuvchi va tinchlantiruvchi modda sifatida 0,3—0,5 g miqdorida ichiriladi. Uni 0,25—0,5 g dan tabletkalarda chiqariladi.

Natriy barbitalni ham uxlatuvchi modda sifatida tabletkaga holda 0,3 g ichish, 10 % li eritmasi esa teri ostiga yoki mushak orasiga yuborish uchun tavsiya etiladi.

Fenobarbitalni uxlatuvchi modda sifatida 0,05—0,1 — 0,2 g miqdorida beriladi. Tutkanoq kasalligini davolashda esa 0,05 g dan kuniga ikki marta ichish uchun tavsiya qilinadi. Gipertoniya tinchlantiruvchi modda sifatida va spazmaga karshi papaverin hamda diuretiklar bilan birga ishlatiladi. Fenobarbital tabletkalarda 0,05—0,1 g dan chiqariladi.

Benzonal kimyoviy tuzilishi jihatidan fenobarbitalga o‘xshasada, ammo unga nisbatan uxlatuvchi xossasi deyarli yo‘q bo‘lib, u asosan tinchlantiruvchi modda sifatida epilepsiyani

(tutqanoq kasalligi) turli hollarida 0,1—0,3 g dan ichish uchun beriladi (bir sutkada 0,8—1,2 g gacha ichish mumkin). Uni tabletkalarda 0,1 g dan chiqariladi.

Etaminal-natriyni ham uxlatuvchi modda sifatida 0,1 —0,2 g dan ichiriladi. Preparat 0,1 g dan tabletka holida chiqariladi.

Geksenal uxlatuvchi, yuqori dozada esa narkoz holatiga keltiruvchi modda sifatida, odatda kiska muddatli xirurgik operatsiyalarda, diagnostik tekshirish paytlarida va boshqalarda (0,3—0,5 g mikdorida 1—5 % li eritmasidan venaga yuboriladi) qoʻllanadi. Preparat shisha flakonlarda 1 g dan usti alyuminiy qalpoqcha bilan koplangan rezina tikin bilan mustahkam yopilgan holda chiqarilib, eritmasini ishlatish oldidan sterillangan suvda yoki natriy xloridning izotonik eritmasida tayyorlanadi.

Tiopental-natriy ham geksenalga oʻxshash uxlatuvchi va narkotik taʼsir koʻrsatadi. Uni asosan narkotik sifatida venaga yuboriladi. Preparat geksenalga nisbatan birmuncha kuchli taʼsir koʻrsatadi. Uni narkazda 2—2,5% li eritmasi 20—30 ml mikdorida venaga sekinlik bilan yuboriladi. Tiopental-natriy suvdagi eritmasida bekaror boʻlib, uni aseptik sharoitda davo qilinishi kerak boʻlgan paytidagina tayyorlanadi.

Preparatni 0,5 va 1 g dan usti alyuminiy qalpoqcha bilan qoplangan rezina tiqin bilan mustahkam berkitilgan shisha idishlarda chiqariladi.

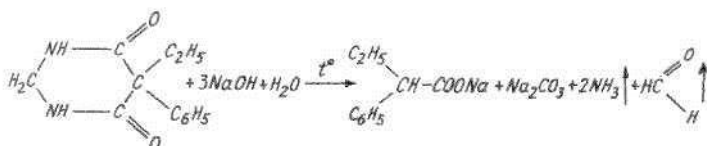
Barbituratlarning barchasi «B» roʻyxati boʻyicha saqlanadi.

Fenobarbital va benzonalni yorugʻlik tushmaydigan joylarda va qoʻngʻir shisha idishlarda saqlanadi.

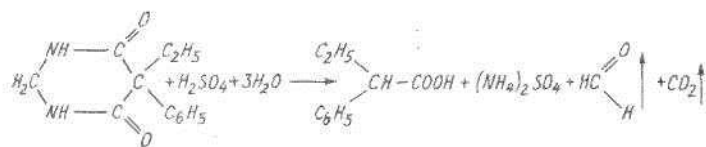
Davlat farmakopeyasi talabiga koʻra, geksenal va natriy-tiopental mustahkam berkitilgan shisha idishlarda quruq va salqin joylarda saqlanishi zarur.

Geksamidin ham pirimidin hosilalariga kiradi. U molekula tuzilishi boʻyicha fenobarbitalga oʻxshash boʻlib, faqat undan 2-holatdagi karbonil guruhi (—S=O) oʻrniga metilen guruhi (—SN_2) saqlanganligi bilan farqlanadi. Pirimidin halqasidagi bu oʻzgarish geksamidinda, fenobarbitalga nisbatan uxlatuvchi xossasi deyarli yoʻqolib ketishi va uning oʻrniga tomir tortishishiga karshi taʼsiri kuchayib qolishiga asos boʻladi.

Geksamidinning chinligini aniqlashda unga biroz natriy gidroksid kristalidan qoʻshib qizdirilganda ammiak ajralib chiqadi. Uni odatdagicha hididan yoki suv bilan hoʻllangan qizil lakmus qogʻozini koʻk rangga boʻyashga koʻra aniqlanadi.



Geksamidin xromatrop kislotaning dinatriy tuzi va konsentrlangan sulfat kislota qoʻshib isitilsa, och binafsha rang paydo boʻladi. Bunda avval geksamidin sulfat kislota taʼsirida parchalanib formaldegid ajratib chiqaradi:



Formaldegid o‘z navbatida xromatrop kislota bilan reaksiyaga kirishib, p-xinoid turdagi och binafsha rangli birikma hosil qiladi (reaksiya barbituratlarining tozaligini aniqlashda keltirilgann). Geksamidinga besh tomchidan natriy gidroksid, xloramin va mis (II) sulfat eritmalaridan qo‘shib kaynatilganda xushbo‘y hid keladi va aralashma biroz turgach unda ko‘k cho‘kma paydo bo‘ladi, eritma esa binafsha rangga bo‘yalib qolgan bo‘ladi.

Geksamidinning miqdori undagi azot asosida Keldal usuli bo‘yicha aniqlanadi.

Preparat asosan tutqanok (epilepsiya) kasalligini davolashda kuniga bir marta 0,125 g, keyinchalik esa sutkasiga 0,5—1,5 g gacha ichiriladi.

Geksamidin og‘zi mahkam yopiladigan idishlarda qorong‘i joyda, «B» ro‘yxati bo‘yicha saqlanadi.

Nazorat savollari

1. Pirimidin 2,4,6, trion hosilalari tasniflanishi?
2. Pirimidin 2,4,6, trion hosilalari tahlil usullari qanday?
3. Umumiy va xususiy reaksiyalarini ko‘rsating.
4. Pirimidin 2,4,6, trion hosilalarining tibbiyotda qo‘llanilishi.
5. Barbital, fenobarbital, benzonalning chinligi va miqdori qanday usullsr bilan aniqlanadi?

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma‘lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 “Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidolari” Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O‘zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo‘yicha uslubiy qo‘llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushego issledovatelya - ximika“, Leningrad, „Ximiya“, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennqe sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.
8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma‘lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

32. Mavzu: Pirimidin-tiazol, pteridin va izoalloksazin guruxiga kirgan dori vositalari

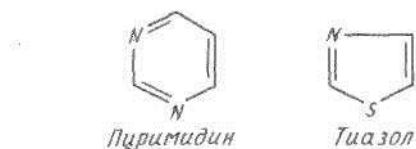
Reja:

1. Pirimidin tiazol hosilalari tahlili.
2. Pirimidin tiazol hosilalarini tibbiyotda qo‘llanilishi.
3. Sifatiga qo‘yilgan talablar.

4. Umumiy va xususiy reaksiyalari.

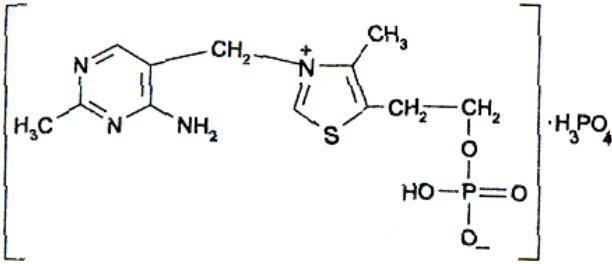
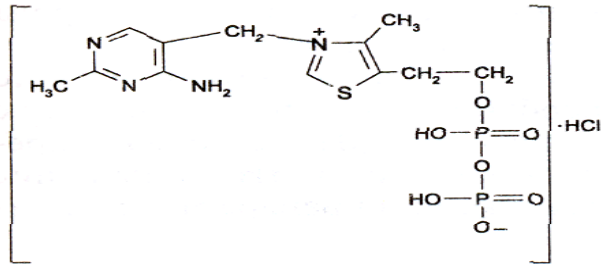
Tayanch iboralar: pirimidin tiazol hosilalari, vitamin B₁, tiamin bromid, fosfotiamin, kokarboksilaza gidroxlorid, benfotiamin.

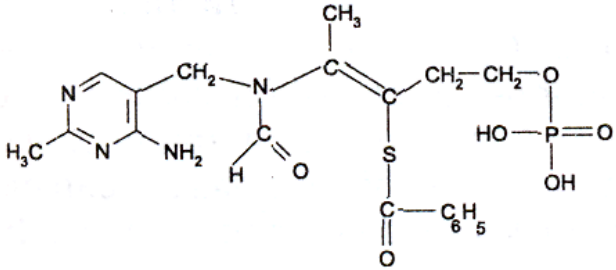
Bu guruhni vitamin B₁ va uning asosida olingan turli hosilalari tashkil kiladi. Hozirgi vaqtda tibbiyotda vitamin B₁ guruh preparatlaridan tiamin xlorid, tiamin bromid va uning xosilalaridan kokarboksilaza, fosfatiamin va benfotiamin turli kasalliklarni davolashda ishlatiladi. Ular kimyoviy tuzilishining asosini metilen guruhi orqali o‘zaro birikkan, olti a‘zoli pirimidin va besh a‘zoli tiazol halqalar tashkil kiladi.



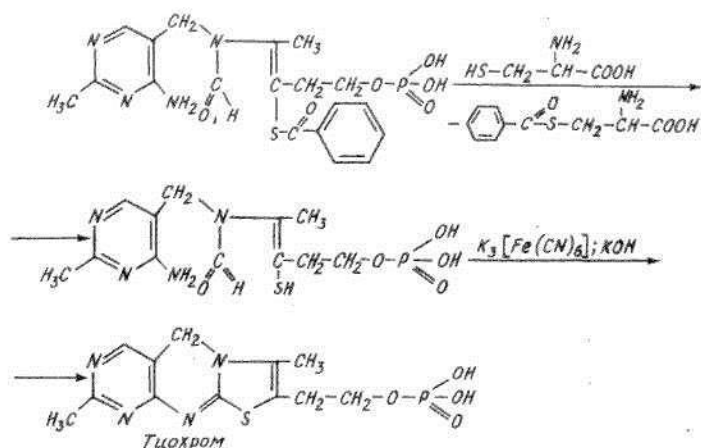
PIRIMIDIN-TIAZOL GURUH DORI VOSITALARI

Kimyoviy tuzilishi	Sifat nazorati
Br⁻ · HBr · 0,5 H₂O или Cl⁻ · HCl	Tiamin bromid (yoki xlorid) - Thiamini bromidum (seu chloridum) 3-[(4-Amino-2-metil-5-pirimidinil) metil]~5-(2-oksietil)-4-metil-tiazoliy bromid gidrobromid (yoki xlorid gidroxlorid). Tiamin bromid – o‘ziga xos hidli oq yoki och sarg‘ish tusli oq kukun. Tiamina xlorid – o‘ziga xos hidli oq kristallik kukun. Gigroskopik. Suvda oson, etil spirtida qiyin eruvchan; efirda esa deyarli erimaydi. Chinligi: 1) tioxromning hosil bo‘lishi 2) umumalkaloid cho‘ktiruvchi reaktivlar bilan (Vagner, Mayer, Dragendorf reaktivlari, tanin, pikrin kislota va boshqalar.) 3) UB-spektr Miqdoriy tahlil: 1) suvsiz muhitda kislota-asosli titrlash 2) argentometriya 3) spektrofotometriya

	4) FEK 5) nefelometriya 6) gravimetriya Dori shakli: tabletka, in'eksiya uchun eritma. Fosfotiamin - Phosphothiaminum Monofosforno`y efir 4-metil-5-β-oksietil-N-(2'-metil-4 -amino-5 -metil-pirimidil)-tiazoliy fosfat.</p> <p>O`ziga xos kuchsiz hidli oq kristallik kukun. Suvda oson eriydi; spirptda esa deyarli erimaydi. Chinligi: 1) tiaminabromidga qarang 2) qoldiq fosfor kislotaga ammoniy molibdat bilan reaksiya Miqdoriy tahlil: pH 6,95-7,05 da spektrofotometriya. Dori shakli: tabletka
	Kokarboksilaza gidrokslorid - Socarboxylasi hydrochloridum 4-metil-5β-oksi-etil-N-(2'-metil-4'-amino-5' -metilpirimidil)-tiazoliy gidrokslorid difosfor efiri. Oq rangli, kuchsiz o`ziga xos hidli, liofillangan quruq g`ovaksimon massa. Chinligi: 1) fosfotiaminga qarang 2) kumush nitrat bilan xlor ionini aniqlash Miqdoriy tahlil: Fosfor va xlorid kislotalar qoldiqlari bo`yicha alkalimetriya. Dori shakli: quruq holda 0,05 g dan ampulalarda; erituvchi solingan ampulalar bilan

	<p>birga</p> <p>Benfotiamin - Benphothiaminum</p> <p>2-Metil-4-amino-5-(1-fosfat-3-benzoiltio-4-metilbut-3-en-4-forma-midometil)-pirimidin.</p> <p>O`ziga xos kuchsiz hidli oq kristallik kukun. Suv va spirtida deyarli erimaydi.</p> <p><b>Chinligi:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1) benzoy kislotani sistein bilan qizdirishdan keyin tioxromning hosil bo`lishi. 2) UB-spektr. <p>Miqdoriy tahlil: UB-spektrofotometriya</p> <p>Dori shakli: tabletka</p>

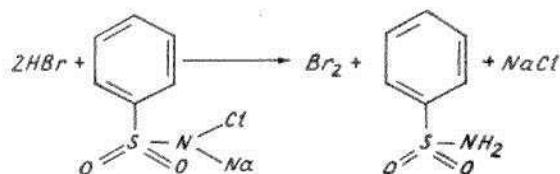
Barcha tiamin guruh preparatlarining chinligini yuqorida ko`rsatib ketilgan tioxrom hosil qilish reaksiyasi bo`yicha aniqlanadi. Ushbu reaksiya orqali benfotiaminning chinligini aniqlashda avval undagi oltingugurt atomiga birikkan benzoy kislota qoldig`ini quyidagi tenglama bo`yicha sistein gidrokslorid bilan qizdirish yordamida ajratib olinadi:



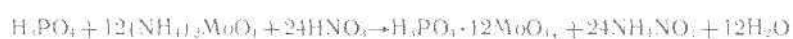
Tioxrom reaksiyasidan tiamin hosilalarining miqdorini fluorimetrik usul bo`yicha aniqlashda ham foydalaniladi. Masalan, farmakopeya bu usul bo`yicha tiamin xloridning miqdorini tabletkalarda aniqlashni tavsiya qiladi.

Tiamin xloridningsuvdagi eritmasiga xlorid kislota va xloramin eritmasi xamda xloroform qo`shib chayqatilganda xloroform qatlami sariq rangga bo`yalmasligi kerak. Ushbu reaksiya bo`yicha tiamin xlorid tiamin bromiddan farqlanadi.

Tiamin bromiddagi bromni, tiamin xlorid va kokarboksilazadagi xlori odatdagicha nitrat kislota sharoitida kumush nitrat bilan cho'ktirib bilinadi. Tiamin bromiddagi bromni yana xlorid kislota ishtirokida xloramin ta'sirida erkin brom hoida xloroform qatlamiga o'tkazib aniqlanadi. Bunda xloroform qatlami to'q sariq rangga bo'yaladi.



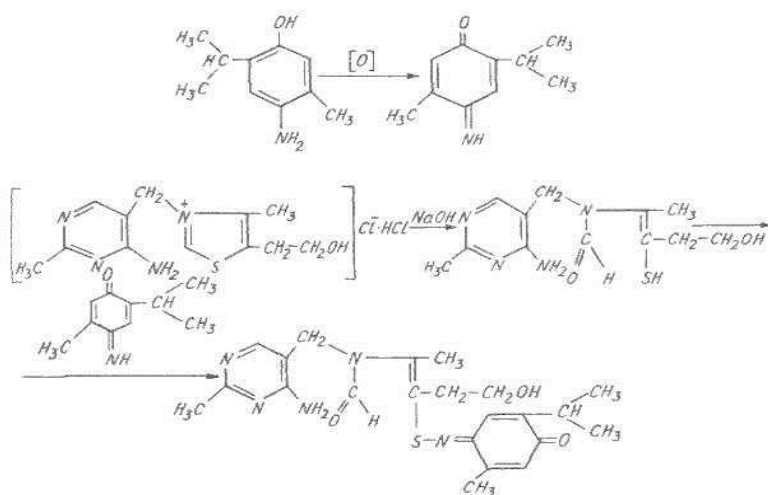
Kokarboksilaza va benfotiamin tarkibidagi efirsimon birikkan fosfat kislota qoldig'ini aniqlashda avval ularni nitrat kislota bilan qizdirish yordamida gidrolizlab, so'ngra ajralib chikkan fosfat ionini ammoniy molibdat eritmasi ta'sirida sariq cho'kma hoida cho'ktirib bilinadi.



Fosfotiamin, fosfat kislotali tuzi hoida bo'lganligi sababli, undagi fosfat ionini nitrat kislota ishtirokida ammoniy molibdatning eritmasi ta'sirida bevosita cho'ktirib aniqlanadi.

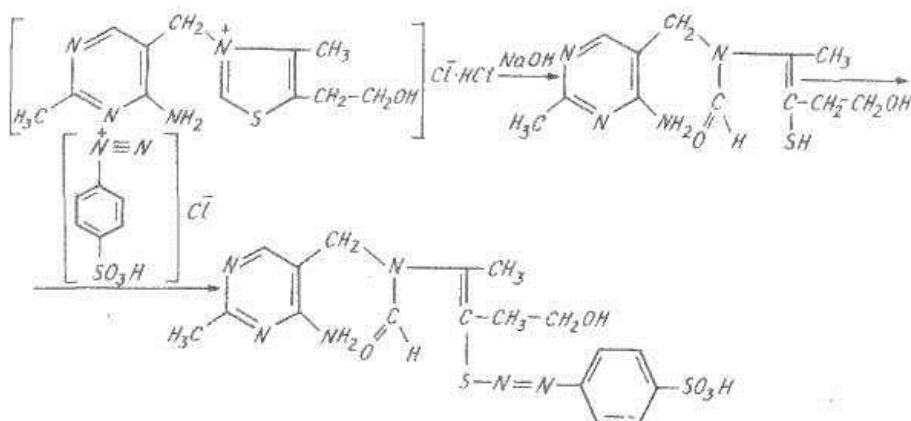
Tiamin preparatlarining chinligini yuqorida Davlat farmakopeyasi va maxsus farmakopeya maqolasida keltirilgann usullardan tashkari boshqa turli reaksiyalar bo'yicha ham aniqlanadi. Masalan, tiamin xlorid va tiamin bromidlarning chinligini aniqlashda ularning ishqoriy muhitda natriy nitroprussid bilan qizil-binafsha rangli birikma hosil qilish reaksiyasidan ham foydalaniladi. Ushbu reaksiya preparatlarning molekula tuzilishidagi oltingugurtga xos reaksiya bo'lib, undan amin tuzlarining miqdorini fotokolorimetrik usul bo'yicha aniqlashda ham foydalaniladi.

Tiamin bromid va tiamin xlorid ishqoriy muhitda 6- aminotimol bilan sariq rangli birikma hosil kiladi. Bunda ishqoriy muhitda avval 6- aminotimol havo kislorodida engil oksidlanib, xinonimin birikma shakliga, tiamin esa odatdagicha parchalanib tiol hosilasiga o'tadi. Keyinchalik ular o'zaro birikib, sariq rangli xinoid ko'rinishidagi murakkab modda hosil qiladi.



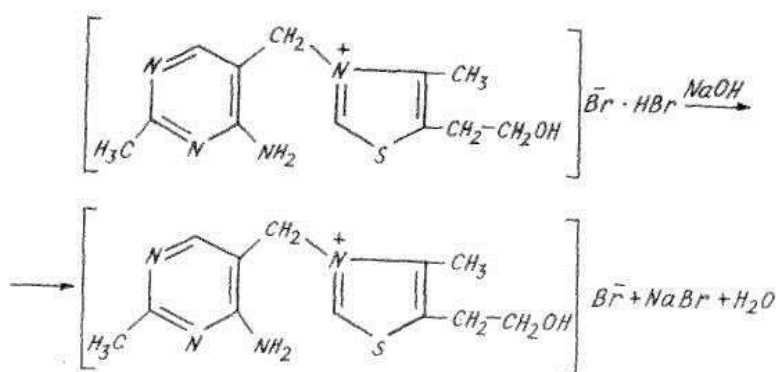
Tiamin tuzlarining chinligini aniqlashda ularni turli diazotirlangan aromatik aminlar, jumladan, diazotirlangan paraminobenzolsulfo kislota, p-aminoatsetofenon va boshqalar bilan rangli azobo'yoq hosil qilishidan ham foydalaniladi.

Azobo'yoq hosil bo'lish reaksiyasini taxminan kuyidagicha ifodalasa bo'ladi:

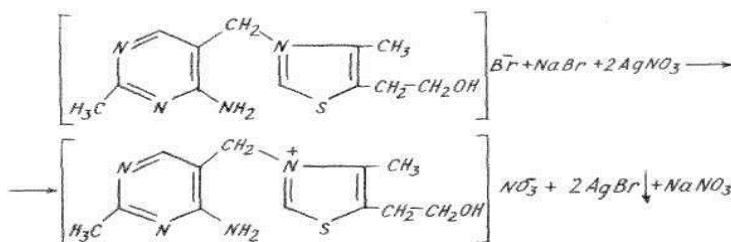
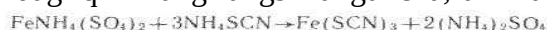


Davlat farmakopeya ko'rsatmasi bo'yicha tiamin bromidning miqdori tortma (gravimetrik) usul bo'yicha aniqlanadi. Bunda ma'lum miqdordagi preparatning suvdagi eritmasidan xlorid kislota muhitida kremniyvolfram kislota ($\text{SiO}_2 \cdot 12\text{WO}_3 \cdot n\text{N}_2\text{O}$) eritmasi ta'sirida ko'sh molekulyar birikma ($\text{S}_{12}\text{N}_{17}\text{VgN}_4\text{OS} \cdot \text{SiO}_2 \cdot 12\text{WO}_3$) holida cho'ktiriladi. So'ngra cho'kmani ajratib olib yuviladi, 100—105°S haroratda quritib va analitik tarozida og'irligi o'lchanadi.

Tiamin bromidning miqdorini yana undagi brom asosida argentometrik (Folgard) usul bo'yicha ham aniqlanadi. Bunda avval tiamin bromidning ma'lum miqdordagi eritmasini bromtimol ko'ki indikator ishtirokida suyuqlik och havo rangga o'tguncha natriy gidroksidning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



So'ngra eritmaga nitrat kislota, ammoniy rodanid va temir ammoniy achchiktosh eritmasi qo'shgan holda, suyuqlikdagi qizil rang rangsizlanguncha, uni kumush nitratning 0,1 mol/l eritmasi

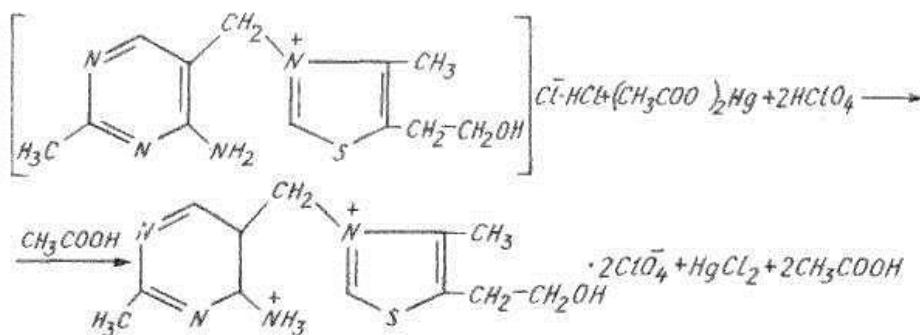


bilan titrlanadi.

Reaksiyaning ekvivalent nuqtasida oxirgi qo'shilgan kumush nitrat eritmasi qizil rangli temir (SH) rodanid bilan reaksiyaga kirishadi va uni rangsizlantiradi.

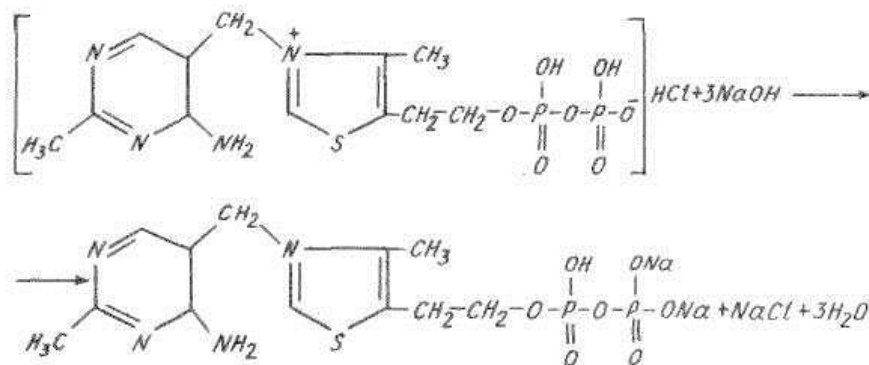


Davlat farmakopeyasining talabiga ko'ra, tiamin xloridni suvsiz muhitda kislota-asos titrlash usuli bo'yicha aniqlanadi. Bunda ma'lum miqdordagi preparatning suvsiz sirka kislota-dagi eritmasini simob (II) atsetat va kristall binafsha indikator ishtirokida suyuqlik yashil rangga o'tguncha perxlorat kislotasining suvsiz atsetat kislotadagi 6,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



Yuqorida aytib o'tilganidek, tiamin xloridning tabletkadagi miqdorini Davlat farmakopeyasi ko'rsatmasiga ko'ra, tiokrom hosil qilish reaksiyasi asosida fluorimetrik usul bo'yicha aniqlanadi.

Kokarboksilazaning miqdorini eifirsimon birikkan fosfat kislota va xlorid kislota qoldig'i asosida neytrallash usuli bo'yicha aniqlanadi. Buning uchun ma'lum miqdordagi preparatning suvdagi eritmasini timolftalein indikator ishtirokida suyuqlik havo rangga o'tguncha, natriy gidroksidning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



Fosfotiaminning miqdori rN qiymati 6,95—7,05 ga teng bo'lgan fosfat buferidagi eritmasini 268 nm to'lqin uzunligida spektrofotometrik usul bo'yicha optik zichligi o'lchab aniqlanadi. Nazorat eritma sifatida fosfat buferidan foydalaniladi. Tahlil natijasini toza tiamin xloriddan tayyorlangan maxsus standart eritma bilan taqqoslab ko'riladi.

Venfotiaminning miqdori spektrofotometrik usul bo'yicha aniqlanadi. Uning 0,001 % li rN qiymati 4,95—5,0 ga teng fosfat buferidagi eritmasining optik zichligini 244 nm to'lqin uzunligida o'lchab, miqdori aniqlanadi.

Tiamin va uning hosilalari yurak, nerv sistemasi va ovqat hazm qilish organlari ish faoliyatini yaxshilaydi hamda oqsil, qand, moy almashinuvi va boshqa, organizmda mavjud biokimyoviy jarayonlarda ishtirok etadi.

Tiamin xlorid va bromidni yurak, jigar, nerv kasalligining turli holatlari, jumladan, me'da-ichak ish faoliyatining buzilishida, tireotoksikoz, turli teri kasalliklarida va boshqa kasalliklarni davolashda qo'llanadi. Organizmning tiaminga bo'lgan kundalik talabi 2—3 mg ni tashkil qiladi. Tiamin bromid 0,005—0,01 g dan ichiriladi

(Tiamin xloridning 0,001 g) yoki 3 % va 6 % li eritmasidan 0,5—1 ml dan kuniga bir marta mushak orasiga yuboriladi. Tiamin xloridning 2,5—5 % li eritmasi in'eksiyalarda ishlatiladi. Kokarboksilaza ko'pincha atsidoz va diabet xastaligida, yurak-tomir va koronar qon aylanish faoliyatining buzilishida, miokard-infarkti kasalliklarida ishlatiladi. Uni yurak-tomir kasalligida 0,5—0,01 g, diabetni davolashda 0,015—0,1 g miqdorida eritma holida mushak orasiga yoki venaga yuboriladi.

Fosfotiamin farmakologik ta'siri va ishlatiladigan dozasi bo'yicha tiamin xlorid va tiamin bromidga o'xshashdi. U organizmda ko'proq to'qimalarda yig'ilish xossasiga egaligi, tiaminoza fermentiga birmuncha chidamliligi hamda organizmda kokarboksilaza fermentiga engil o'tib ketishi va kam toksikligi bilan farqlanadi.

Benfotiaminni vitamin V_1 gipovitaminoz va avitaminozida hamda vitamin V_1 bilan davolanadigan barcha kasalliklarda, jumladan dermatoz, surunkali gepatit, turli nerv xastaliklarida tavsiya etiladi. Preparatni 0,025—0,05 g dan bir kunda 1—4 marta ichiriladi. Tiamin bromidni kukun, draje holida 0,002 g, tabletkalarda 0,0129 g, ampulalarda esa 3 % va 6 % li eritmasi 1 ml dan chiqariladi.

Kokarboksilaza 0,05 g dan 3 ml hajmidagi ampulalarda kukun holida va unga qo'shimcha ravishda aloxida ampulalarda erituvchi qo'shib xam chiqariladi. Fosfotiaminni 0,01—0,03 g dan, benfotiaminni esa 0,025—0,005 g dan tabletkalarda chiqariladi.

Nazorat savollari

1. Pirimidin tiazol hosilalari tahlili?
2. Pirimidin tiazol hosilalarini tibbiyotda qo'llanilishi?
3. Sifatiga qo'yilgan talablarini ayting.
4. Umumiy va xususiy reaksiyalari qanday?
5. Vitamin B_{11} , tiamin bromid, fosfotiamin, kokarboksilaza gidroxlorid, benfotiamin dori moddalarining tahlil usullarini ayting.

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 "Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalari" Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O'zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushhego issledovatelya - ximika“, Leningrad, „Ximiya“, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennye sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.

8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

33.Mavzu: Purinning tibbiyotda qollaniladigan dori vositalari

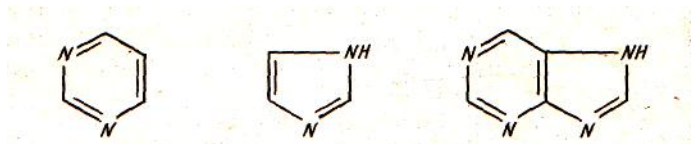
Reja:

- 1.Purin hosilalari tahlili.
- 2.Purin nukleozidlari tahlili.
- 3.Tibbiyotda ishlatilishi.

Tayanch iboralar: purin hosilalari, ksantin unumlari, teofillin, teobromin, kofein alkaloidlari, diprofillin, ksantinol nikotinat.

Purinning dori sifatida qo'llanadigan hosilalariga uning 2,6-dioksi yoki ksantin unumlaridan o'simliklarda ko'p uchraydigan teofillin, teobromin, kofein alkaloidlari, ularning eufillin, kofein natriy benzoat kabi tuzlari va teofillin asosida yarim sintetik usul bo'yicha olingan preparatlaridan diprofillin, ksantinol nikotinat, shuningdek purinning nukleozidlari riboksin va adenozintrifosfat kislota (ATF) lar kiradi.

Keyingi vaqtlarda olimlar tomonidan yaratilgan purin qator sintetik preparatlardan allopurinol, merkaptopurin, azotiopirin va fopurin kabi preparatlar tibbiyotda turli kasalliklarni davolashda keng qo'llanmoqda. YUqorida nomi keltirilgann barcha preparatlarning molekula tuzilishining asosini olti a'zoli pirimidin va besh a'zoli imidazol halqalaridan iborat kondensirlangan purin geterotsiklik halqasi tashkil qiladi:

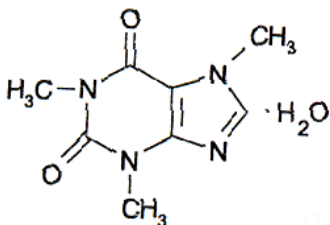


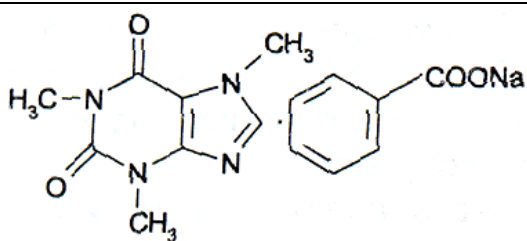
Pirimidin Imidazol Purin

Purin qator preparatlarni o'rganishga qulay bo'lishi uchun ularni molekula tuzilishidagi o'zgarishlariga qarab, quyidagi shartli guruhlariga bo'lish mumkin:

- I. Ksantin hosilalari (purin qator alkaloidlar va ularning yarim sintetik hosilalari).
- II. Purinning dori sifatida ishlatiladigan nukleozidlari.
- III. Purinning sintetik hosilalari.

Kimyoviy tuzilishi	Sifat nazorati
76.1. KSANTIN (7N - PURIN) HOSILALARI	
	Kofein - Coffeinum 1,3,7-Trimetilksantin. Hidsiz oq ignasimon kristallar yoki kristallik

	kukun, havoda tarqaluvchan, qizdirilganda haydaladi. Suvda sekin eruvchan (1:60 nisbat), issiq suv va xloroformda oson eruvchan, spirtida qiyin eruvchan. Chinligi: 1) Mureksid namunasi, 2) tanin bilan reaksiya; 3) yod eritmasi bilan peryodid hosil bo`lish reaksiyasi.</li> </ol> <p><b>Miqdoriy tahlil:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1) suvsiz muhitda kislota-asosli titrlash;</li> <li>2) K'el'dal usuli;</li> <li>3) og`irlik usuli; 4) spektrofotometriya; 5) yuqori samarali suyuqlik xromatografiyasi (YuSSX); 6) gaz suyuqlik xromatografiyasi (GSX) Markaziy asab tizimi stimulyatori. Kofein-natriy benzoat - Coffeinum-natrii benzoas Kofeinning natriy benzoat bilan hosil qilgan kompleks tuzi. Kofein miqdori 40%. Hidsiz oq kukun. Suvda oson eriydi; spirtida qiyin eriydi. Chinligi: 1) kofeinga qarang; 2) natriy ionini aniqash; 3) natriy benzoatga temir 3 xlorid bilan reaksiya. Miqdoriy tahlil: 1) kofein – yodometrik usul;



2) natriy benzoat – atsidimetriya.

Dori shakli: tabletka, in'eksiya uchun eritma.

Teobromin - Tbeobrominum

3,7-Dimetilksantin.

Hidsiz, oq kristallik kukun. Suvda juda kam, spirt, efir, xloroformda kam, suyultirilgan kislota va ishqor eritmalarida oson eriydi.

Chinligi:

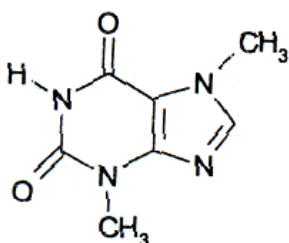
- 1) mureksid namunasi;
- 2) og'ir metall tuzlari bilan.

Miqdoriy tahlil:

- 1) bilvosita neytralizatsiya;
- 2) yuqori samarali suyuqlik xromatografiyasi (YuSSX);
- 3) gaz-suyuqlik xromatografiyasi;
- 4) spektrofotometriya;
- 5) teskari argentometriya.

Dori shakli: tabletka.

Spazmolitik va diuretik vosita.



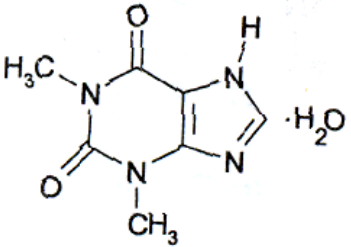
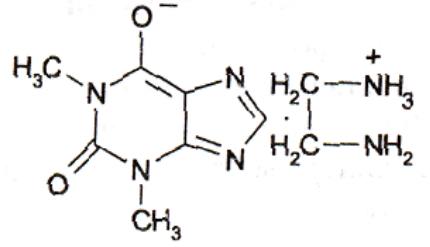
Teofillin - Theophyllum

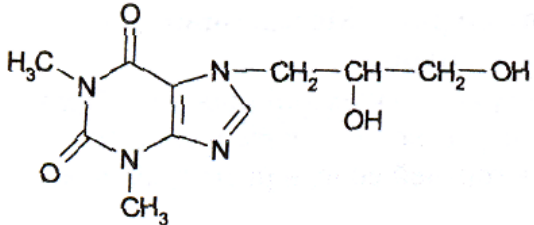
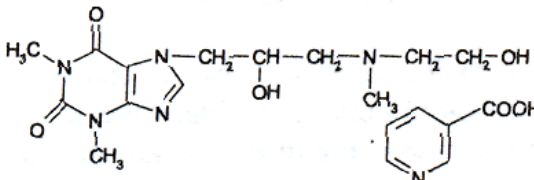
1,3-Dimetilksantin.

Hidsiz, oq kristallik kukun. Suv, spirt, efir va xloroformda kam eriydi, issiq suv va issiq spirtida oson eriydi, kislota va ishqor eritmalarida eruvchan.

Chinligi:

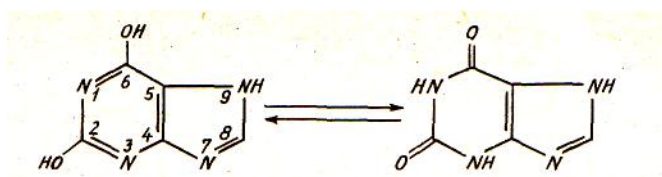
- 1) Mureksid reaksiyasi;
- 2) 2,4-dixlorxinonxlorimid bilan borat buferida muntazam havo rangli merotsianin

	bo'yog'ini hosil qiladi; 3) og'ir metall tuzlari bilan; 4) kislotali gidrolizdan so'ng azobo'yoqning hosil bo'lishi. Miqdoriy tahlil: 1) bilvosita nitritometriya; 2) teskari argentometriya; 3) gaz suyuqlik xromatografiyasi (GSX); 4) yuqori samarali suyuqlik xromatografiyasi (YuSSX); 5) UB nur ostidagi spektrofotometriya. Dori shakli: kukun, shamcha. Spazmolitik va diuretik vosita.
	Eufillin - Euphillinum Teofillinning etilendiamin bilan hosil qilgan tuzi. Kuchsiz ammiak hidli, oq yoki sarg'ish tusli oq kristallik kukun, havoda uglerod (IV) oksidni yutib, eruvchanlik xususiyati kamayadi. Chinligi: 1) Mureksid reaksiyasi 2) mis sulfat bilan to'q binafsha rang hosil qiladi. Miqdoriy tahlil: etilendiamin birikmasi bo'yicha atsidimetriya Dori shakli: kukun, tabletka, in'eksiya uchun eritma. Spazmolitik va diuretik vosita. Diprofillin - Diprophyllinum 7-(2,3-Dioksipropil)-teofillin. Oq mayda kristallik kukun. Suvda sekin

	eriydi (1:10 nisbat), issiq spirtida eruvchan, atseton va xloroformda deyarli erimaydi. Chinligi: 1) Mureksid reaksiyasi; 2) ishqoriy gidrolizda ammiak ajralishi; 3) preparatni kaliy bisulfat va Na nitroprussid bilan qizdirish natijasida filtr qog'ozda ko'k doq hosil bo'ladi. Unga natriy gidroksid qo'shilganda pushti ranga o'tadi. Miqdoriy tahlil: K'el'dal usuli Dori shakli: tabletka, in'eksiya uchun eritma, shamcha. Spazmolitik vosita. Ksantinol nikotinat-Xantinoli nicotinas 7-[2-Oksi-3-(N-metil-β-oksietil-amino)-propil]-teofillin nikotinat. Oq kristallik kukun. Suvda oson, spirtida kam eriydi.
	Chinligi: 1) mureksid reaksiyasi; 2) UB-spektr; 3) nikotin kislota uchun YuQX; 4) nikotin kislota piridinining ajralib chiqishi bo'yicha aniqlanadi (qizdirilganda.); 5) mis sulfat bilan. Miqdoriy tahlil: Suvsiz muhitda kislota-asosli titrlash. Dori shakli: draje, in'eksiya uchun eritma. Periferik va serebral qon aylanishini yaxshilovchi vosita.

KSANTIN HOSILALARI

Purin halqasining 2,6-vaziyatidagi vodorodlarning gidroksil guruhiga almashtirilgan hosilasi ksantin yoki 2,6- dioksipurin deb ataladi va u ikki xil tautomer shakl o'zgarishida uchraydi.



Ksantinining 1, 3, 7- holatidagi vodorod atomlari metil radikaliga almashtirilgan hosilalarini teofillin, teobromin va kofein alkaloidlari tashkil qiladi. Ular o'zaro bir-birlaridan ksantin halqasidagi metil guruhlarining soni va tutgan o'rinlari bilan farqlanadi.

Ksantin qator alkaloidlari tabiatda choy bargi, kofe va kakao ypyg'larida ko'p uchraydi.

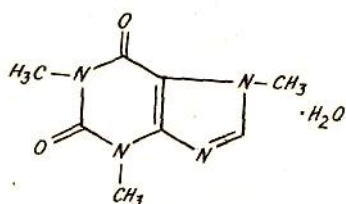
CHoy bargi va kofe urug'ida ularning naviga qarab 2 % dan 5 % gacha kofein, teofillin, teobromin xamda ksantin va adeninga o'xshash boshqa asos xossali organik moddalar bo'ladi. Ularning asosiy qismini (1—3 % gacha) kofein alkaloidi tashkil qiladi.

Kakao urug'ida taxminan 0,3 % gacha kofein va 3 % gacha teobromin bo'ladi. CHoy bargida teobromin va teofillin alkaloidlari juda kam miqdorda uchraydi.

KOFEIN

Coffeinum

1, 3, 7, - trimetilksantin



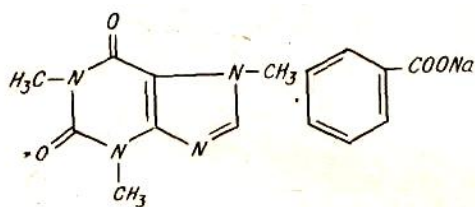
$C_8H_{10}N_4O_2 \cdot H_2O$

M.M. 212,21

Kofein achchiq mazali, hidsiz, yaltiroq ninasimon kristall yoki oq kristall kukun bo'lib, suvda sekin eriydi, issiq suv va xloroformda engil eriydi, 95 % li spirtida qiyin eriydi. Ochiq havoda kristallik suvini yo'qotadi. U 234—237°S haroratda suyuqlanadi.

KOFEIN - NATRIY BENZOAT

Coffeinum-natrii benzoas



$C_8H_{10}N_4O_2 \cdot C_7H_5NaO_2$

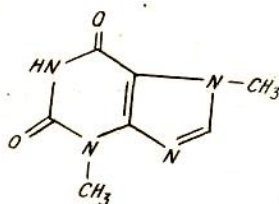
М.м. 338,30

Kofein-natriy benzoat oq hidsiz, achchiqroq mazali kukun bo'lib, suvda oson eriydi, spirtda esa qiyin eriydi.

TEOBROMIN

Theobrominum

3, 7- dimetilksantin



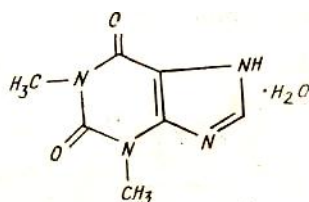
$C_7H_8N_4O_2$

М.м. 180,17

Teobromin hidsiz, achchiq mazali, oq kristall kukun bo'lib, suv, spirt, xloroformda va efirda juda kam eriydi. Suyultirilgan kislota va ishqorlarda engil eriydi.

TEOFILLIN Theophyllinum

1,3- dimetilksantin



$C_7H_8N_4O_2 \cdot H_2O$

М.м. 198,18

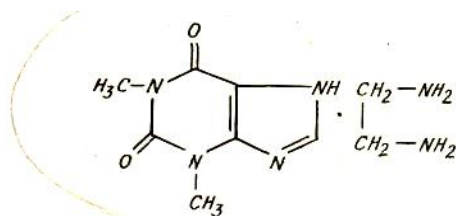
М.м. 180,17 (сувсизи)

Teofillin hidsiz, achchiq mazali, oq kristall kukun bo'lib, suv, 95 % li spirt, xloroform va efirda kam eriydi, issiq suv va spirtde engil eriydi. 271—274°S haroratda suyuqlanadi.

EUFILLIN

Euphyllinum

Teofillishing 1, 2- etilendiaminli tuzi



$C_7H_8N_4O_2 \cdot C_2H_8N_2$

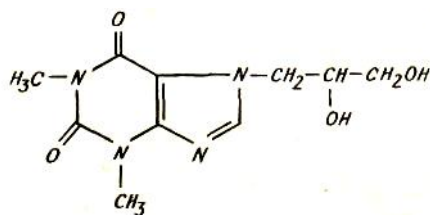
M.m. 240,27

Eufillin oq yoki biroz sarg'imtir oq tarkibidagi etilendiamin kuchsiz ammiak hidini eslatuvchi kristall kukun bo'lib, suvda eriydi. Preparat havo karbonat angidridi ta'sirida parchalanib, eruvchanligi yomonlashadi. Uning suvdagi eritmasi ishqoriy reaksiyaga ega bo'ladi.

DIPROFILLIN

Diprophyllinum

7- (2,3-Dioksipropil) -teofillin



$C_{10}H_{13}N_4O_4$

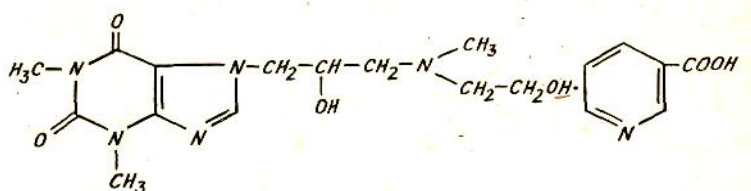
M.m. 254,25

Diprofillin achchiq mazali, oq mayda kristall kukun bo'lib, suvda sekin eriydi, metil spirti va 95 % li etil spirtida qaynatilsagina eriydi, xloroform, efir va atsetonda esa erimaydi. 158—163°S haroratda suyuqlanadi.

KSANTINOL NIKOTINAT

Xantinoli nicotinas

7- [2-oksi-Z- (N-metil-r-oksietilamino) -propil] -teofillin nikotinat



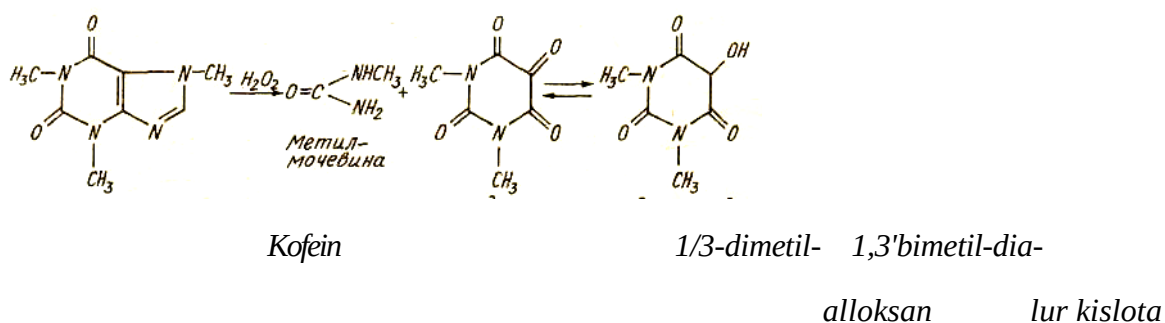
$C_{13}H_{21}N_5O_4 \cdot C_6H_5NO_2$

M.m. 434,5

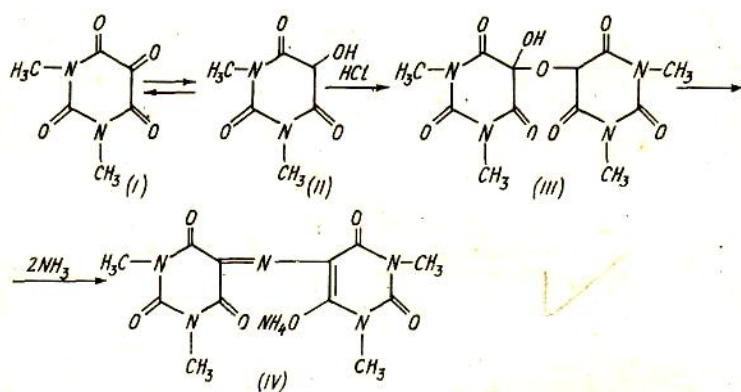
Ksantinol nikotinat hidsiz, oq kristall kukun bo'lib, suvda engil eriydi, 95 % li spirtida kam eriydi, xloroform va efirda esa erimaydi, U 180—186°S haroratda suyuqlanadi.

Ksantin hosilalarining chinligini aniqlashda ularning barchasiga umumiy reaksiya sifatida Davlat farmakopeyasida keltirilgan «Mureksid» hosil qilish reaksiyasidan foydalaniladi. Bunda preparat pergidrol yoki bromli suv hamda suyultirilgan xlorid kislota solingan chinni idishni to'la bug'languncha suv hammomida isitib, so'ngra unga bir-ikki tomchi ammiak eritmasi tomizilsa, pushti-qizil rangli «Mureksid» yoki tetrametilpurpur kislotaning ammoniyli tuzi hosil bo'ladi.

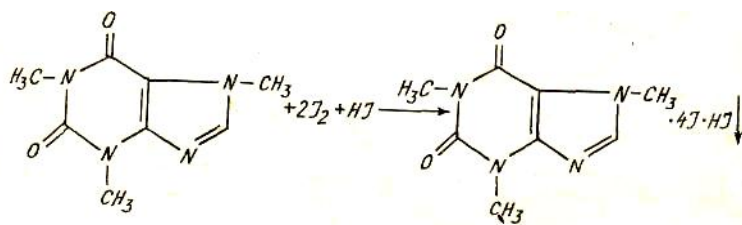
Mureksid hosil bo'lish reaksiyasining boshlang'ich jarayonida tahlil qilinayotgan preparat, masalan, kofein, pergidrol yoki bromli suv ta'sirida oksidlanib, dimetilalloksan (uning tautomer shakl o'zgarishidagi izomeri 1, 3-dimetil dialur kislota) va metilmochevinaga (teofillinni tahlilida mochevinaga) parchalanadi.



Reaksiyaning navbatdagi jarayoni hosil bo'lgan 1,3- dimetilalloksan (I) va uning tautomer izomeri 1,3-dimetil dialur kislota (II)-xlorid kislota ishtirokida o'zaro kislorod orqali birikib, tetrametilalloksantin (III) hosil qiladi. U o'z navbatida ammiak ta'sirida qizil-pushti rangli tetrametilpurpur kislotasining ammoniyli tuzi yoki mureksidga (IV) o'tadi.

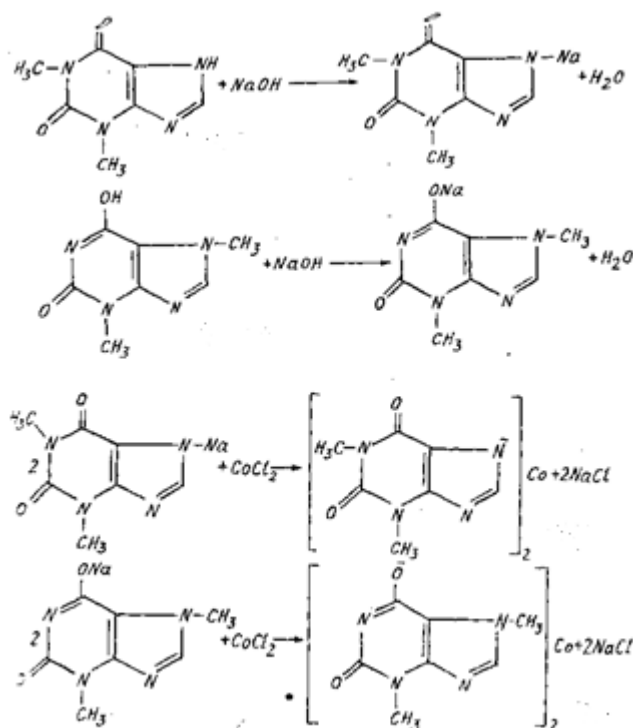


Kofeinning chinligi yana Davlat farmakopeya ko'rsatmasi, bo'yicha uning eritmasidan xlorid kislota ishtirokida yod eritmasi ta'sirida qo'ng'ir cho'kma, poliyodid birikmasi holida cho'ktirib aniqlanadi:



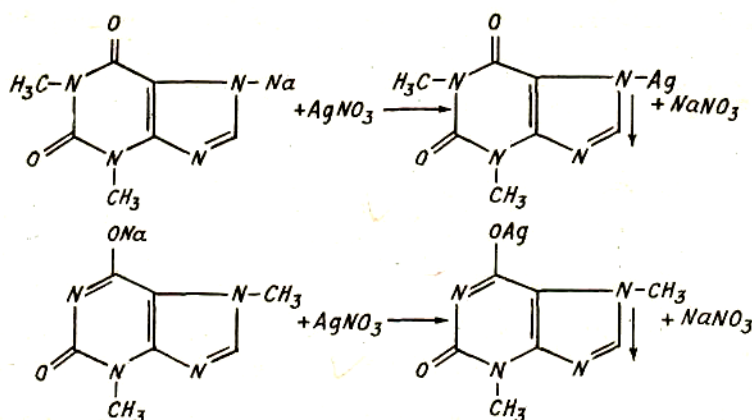
Kofein taninning 0,1 % li eritmasi bilan oq cho'kma hosil qiladi. Cho'kma reaktivning ortiqchasida eriydi.

Teobromin va teofillinning chinligi mureksid hosil qilish reaksiyasidan tashqari, ularni og'ir metall tuzlari bilan rangli cho'kma hosil qilishi bo'yicha ham aniqlanadi. Masalan, Davlat farmakopeyasida keltirilgann usulga ko'ra, teofillinni natriy gidroksid eritmasi bilan neytrallab, olingan natriyli tuziga kobalt xlorid eritmasi qo'shilsa, och-pushtiroq rangli oq cho'kma hosil bo'ladi. Teobromin kobalt xlorid bilan ko'kimtir-havo rangli cho'kma hosil qiladi. Reaksiya natijasida cho'kma hosil bo'lishi teofillinning S 7-xolatidagi, teobrominning esa S₁-dolatidagi vodorod atomining kobaltga almashinishi hisobigadir.

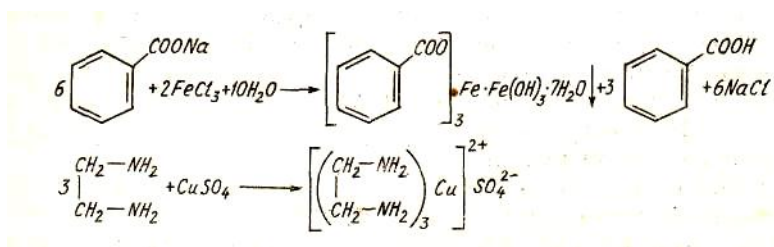


Kofein kobalt xlorid bilan teofillin va teobrominga o'xshash reaksiyaga kirishmaydi.

Teofillin va teobrominning natriy gidroksid eritmasi bilan neytrallab olingan natriyli tuzlari kumush nitrat eritmasi ta'sirida, teofillin isitilganda suyuqlanib ketadigan, sovutilganda esa yana qotib qoladigan yarim tiniq dirildoq (ilviragan), teobromin esa ok, dirildoq modda hosil qiladi.

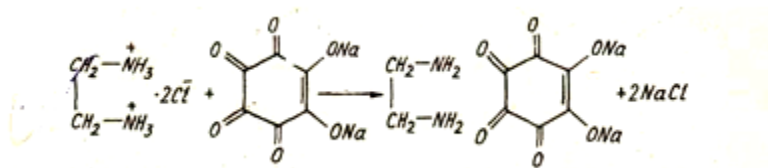


Teofillin natriy nitroprussidning natriy gidroksidagi eritmasi bilan yashil rangli modda hosil qiladi. Rang kislota ta'sirida uchib ketadi. Bu reaksiyani boshqa purin alkaloidlari bermaydi va shu reaksiya bo'yicha teofillin ulardan farqlanadi. Purin alkaloidlarining tibbiyotda keng qo'llanadigan qo'sh molekulyar tuzlarini, jumladan kofein natriy benzoat va eufillin chinligini aniqlashda ham avval ular tarkibidagi kofein va teofillin qoldiqlarini odatdagicha mureksid hosil qilish reaksiyasi bo'yicha aniqlanadi. Kofein natriy benzoatdagi benzoy kislota qoldig'ini temir (III)-xlorid eritmasi ta'sirida sariq-qizg'ish cho'kma, eufillindagi etilendiamin qoldig'ini esa mis (II) - sulfat eritmasi ta'sirida binafsha rangli kompleks tuz hosil qilishi bo'yicha aniqlanadi.



Yana eufillinning chinligini uning eritmasidan xlorid kislota ta'sirida teofillinni asos holida cho'ktirib, so'ngra cho'kmani suyuqlanish harorati bo'yicha aniqlanadi. Tozalab va quritilgan teofillin asos 269—274°S haroratda suyuqlanishi lozim.

Eufillin tarkibidagi etilendiamin qoldig'ini yuqorida keltirilgann farmakopeya usulidan tashqari, yana bir qancha boshqa reaksiyalar orqali aniqlash mumkin. Masalan, preparat tarkibidagi etilendiaminni oldindan neytral xlorid, sulfat yoki atsetat tuziga o'tkazib, so'ngra unga sariq-qo'ng'ir natriy rodizonat ta'sir ettirilsa, to'q binafsha rangli kristall cho'kma hosil bo'ladi.



Kofein-natriy benzoatdagi natriy ionini odatdagicha alanganing rangsiz qismini sariq rangga bo'yashi bo'yicha bilinadi.

Teofillinning yarim sintetik hosilalaridan diprofillin va ksantinol nikotinat chinligini aniqlashda xam avval ulardagi teofillin qoldig'ini mureksid hosil qilish reaksiyasidan foydalaniladi.

Diprofillinning chinligini yana uni natriy gidroksid eritmasi bilan qizdirilganda ammiak ajratib chiqarishi orqali xam aniqlanadi. Ammiakni o'ziga xos hididan yoki suv bilan ho'llangan qizil lakmus qog'ozini ko'k rangga bo'yashi bo'yicha bilinadi.

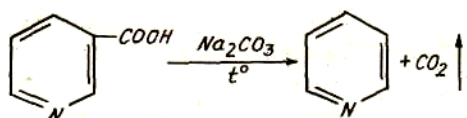
Diprofillin va kaliy bisulfat solingan probirkaning ustiga natriy nitroprussid eritmasi bilan ho'llangan filtr qog'ozini yopib probirkani qizdirilsa, filtr qog'ozida ko'k dog' paydo bo'ladi. Keyinchalik unga 2—3 tomchi 0,1 mol/l natriy gidroksid eritmasi tomizilsa, ko'k rang pushti rangga o'tadi.

Ksantinol nikotinatning chinligi mureksid hosil qilish reaksiyasidan tashqari, farmakopeya maqolasi talabi asosida spektrofotometrik usul bo'yicha xam aniqlanadi. Preparatning 0,1 mol/l xlorid

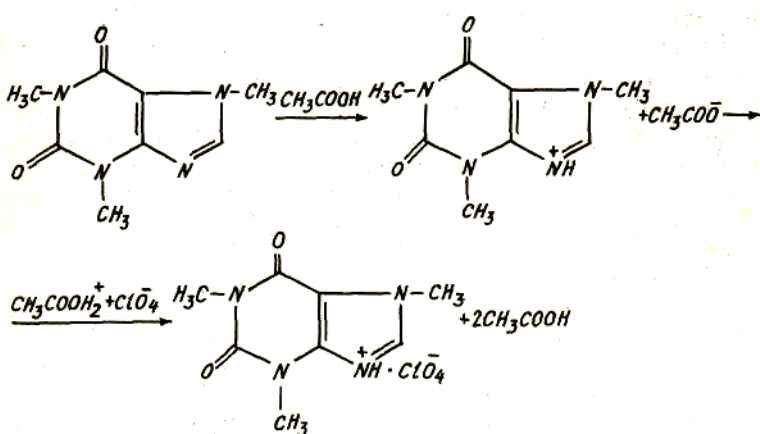
kislotadagi 0,0025 % li eritmasi 250 dan 275 nm to'liq uzunligi soxasidagi maksimum nur yutishi 267 nm da bo'ladi.

Ksantinol nikotinatdagi nikotin kislota qoldig'ini yupqa qatlamli xromatografiya usuli bo'yicha aniqlanadi. Bunda xromatografik plastinka sifatida UV-254 markali silufol, erituvchi sistema sifatida esa butil va metil spirti, 25 % li ammiak eritmasi xamda xloroform (8:9:6:14 qism) dan iborat aralashma ishlatiladi. Xromatogrammani solishtirish uchun plastinkaning start chizig'iga guvox standart eritma sifatida toza nikotin kislotasidan tayyorlangan eritma xam tomiziladi. Tahlilning oxirida olingan xromatogrammani ultrabinafsha nur oqimida quriladi.

Ksantinol nikotinatning tarkibidagi nikotin kislotani yana preparatning quruq xolidagisini natriy karbonat bilan qizdirilganda piridin hidini eslatishi bo'yicha bilinadi.



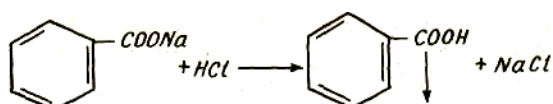
Preparat tarkibidagi nikotin kislota qoldig'ini uning eritmasiga mis (II)- sulfat va ammoniy rodanid eritmasi ta'sirida yashil rangli kompleks birikma hosil qilishi orqali ham aniqlash mumkin (nikotin kislotani chinligini aniqlashda keltirilgann reaksiyaga qaralsin). Ksantin guruhi preparatlarining miqdori ularning kimyoviy xossalari asosida, turli usullar yordamida aniqlanadi. Masalan, sof kofeinni barcha organik asoslar-ga o'xshash suvsiz muhitda kislota-asos titrlash usuli bo'yicha aniqlanadi. Bunda preparatning suvsiz atsetat kislota va benzoldagi eritmasini kristallik binafsha indikatori ishtirokida suyuqlik sariq rangga o'tguncha perxlorat kislotaning suvsiz atsetat kislotadagi 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi



Kofeinning miqdorini yodometrik usul bo'yicha aniqlash farmatsevtik tahlilda keng qo'llanadi. Ayniqsa undan kofein-natriy benzoatni va murakkab dori turlari tarkibida kofeinni aniqlashda foydalaniladi. Yodometrik usul bo'yicha aniqlashda ma'lum miqdordagi preparatning suvdagi eritmasiga kislotali muhitda 0,1 mol/l yod eritmasidan aniq hajmda ortiqcha qo'shiladi.

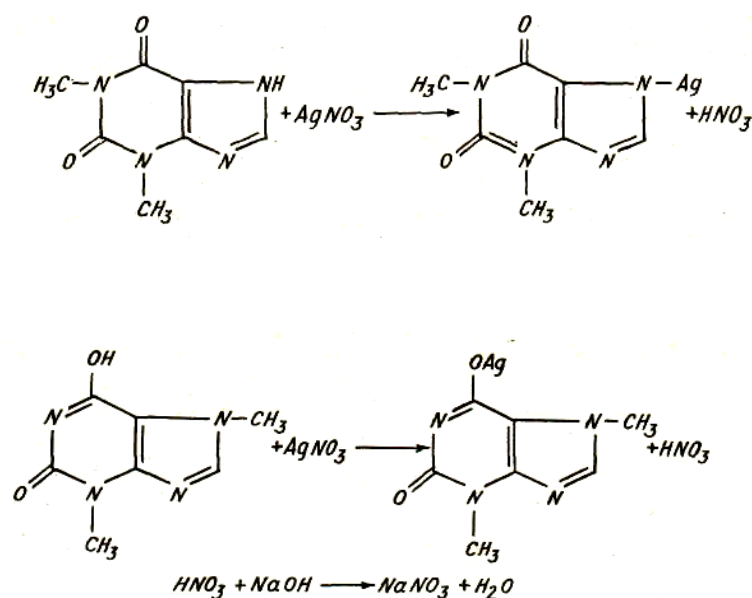
So'ngra filtratda reaksiyaga kirishmay qolgan yodning ortiqchasi natriy tiosulfatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi. Bu usul kofeinni yod bilan qo'sh molekulay poliyodid birikma hosil qilishga asoslangan (reaksiya chinligini aniqlashda keltirilgann). Yodometrik usul Davlat farmakopeyasida kofein benzoat natriy tarkibidagi kofeinning miqdorini aniqlashda asosiy usul

sifatida keltirilgann. Preparat tarkibidagi natriy-benzoatning miqdori neytrallash usuli bo'yicha aniqlanadi. Bunda kofein benzoat-natriyning suvda eritilgan ma'lum miqdori efir va aralash indikator (1 tomchi metil ko'ki va 2 tomchi metiloranj eritmasi) ishtirokida xlorid kislotasining 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



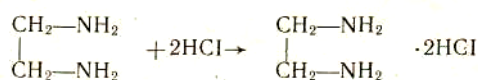
Reaksiyadan ajralib chiqqan benzoy kisloata efir qatlamiga ekstraksiya qilib olinadi.

Teofillin va teobromin miqdori bivosita neytrallash usuli bo'yicha aniqlanadi. Bunda ma'lum miqdordagi preparatning suvdagi eritmasiga aniq hajmda kumush nitratning 0,1 mol/l eritmasi qo'shiladi va reaksiya natijasida ekvivalent miqdorda ajralib chiqqan nitrat kislotasi fenol-qizil indikator ishtirokida eritma qizil-binafsha rangga o'tguncha natriy gidroksidining 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi:



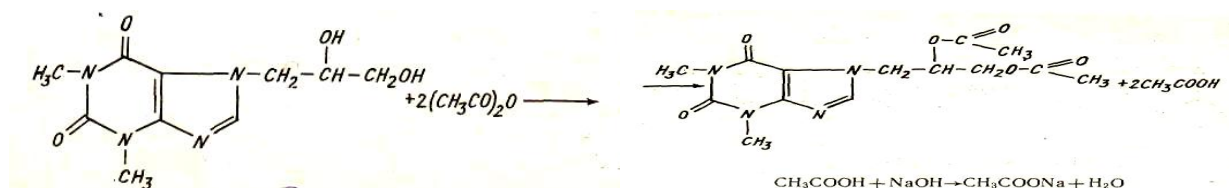
Eufillin miqdorini aniqlashda uning tarkibini tashkil qiluvchi teofillin va etilendiaminning har qaysisi ayrim holda aniqlanadi. Undagi toefillinni sof toefillinga o'xshash bevosita neytrallash usuli bo'yicha aniqlanadi. Bunda avval ma'lum miqdorda tortib olingan preparatni 125—130°S haroratda quritish shkafida bug'latish yo'li bilan etilendiamindan ozod qilib, so'ngra idishda qolgan toefillinning miqdori aniqlanadi.

Eufillin tarkibidagi etilendiamin qoldig'i preparatning suvdagi eritmasida metiloranj indikator ishtirokida xlorid kislotasining 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlab aniqlanadi.

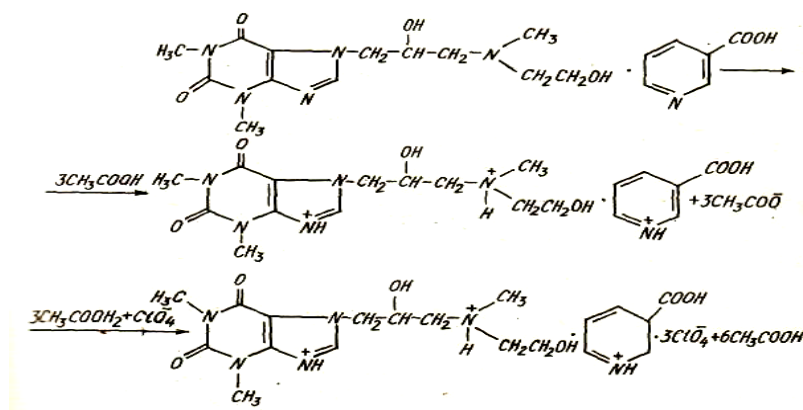


Eufillin tarkibining 80 — 85% ni teofillin, 14— 18 % ni esa etilendiamin tashkil qilishi kerak.

Diprofillin miqdori Davlat farmakopeyasi talabiga ko'ra, undagi azot asosida Keldal usuli bo'yicha aniqlanadi. Uni yana neytrallash usuli bo'yicha aniqlash ham tavsiya qilinadi. Bunda ma'lum miqdordagi preparatga piridin va sirka angidridi solingan kolbani qaytar-sovutgichga ulangan holda tegishli vaqtgacha qizdirib, diprofillinni atsetillanadi. Atsetillash natijasida hosil bo'lgan sirka kislotasi fenolftalein indikatorini ishtirokida natriy gidroksidning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



Ksantinol nikotinatning miqdori suvsiz muhitda kislota asos titrlash usuli bo'yicha aniqlanadi. Ma'lum miqdordagi preparatni suvsiz sirka kislota, sirka angidridi va atseton aralashmasidagi eritmasini kristallik binafsha indikatorini ishtirokida suyuqlik sariq rangga o'tguncha perxlorat kislotasining suvsiz sirka kislotadagi 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



Kofein va kofein-natriy benzoat qon tomirlari spazmasida yurak ish faoliyatini yaxshilovchi (kardiotonik) modda sifatida 0,05—0,1 g dan kuniga 2—3 marta ichiriladi. Kofein-natriy benzoat sof kofeindan suvda engil erishi bilan farqlanadi. Uni 10 % li va 20 % li eritma holida in'eksiyalarda ham ishlatiladi.

Teofillin va teobromin o'zaro kimyoviy tuzilishlari bilangina o'xshash bo'lib qolmasdan, balki farmakologik ta'sirlari jixatidan ham yaqindir. Ular yurak ish faoliyatiga kuchaytiruvchi ta'sir ko'rsatadi. Qon tomirlari va bronx mushaklariga kengaytiruvchi (spazmolitik) ta'sir ko'rsatadi.

Teofillin va teobromin diuretik (siydik haydash) ta'sirga ham egadir. Teofillinni diuretik va bronxolitik modda sifatida 0,1—8,2 g dan kuniga 2—4 marta ichiriladi.

Teofillin hosilalaridan eufillin va diprofillin asosan bronxial va yurak astma kasalligida xamda miya qon aylanishini yaxshilovchi modda sifatida ishlatiladi. Eufillinni 0,1—0,15 g dan kuniga 2—4 marta ichiriladi. Eufillin va diprofillinni eritma holida in'eksiyalarda ham ishlatiladi. Masalan, eufillinning 24 % li eritmasi 1-1,5 ml dan, 12 % li eritmasi esa 2-3 ml dan mushak orasiga yoki 2,4 % li eritmasi 5—10 ml dan venaga yuboriladi. Diprofillinning 10 % li eritmasi 3—5 ml dan mushak orasiga, 2,5 % li eritmasi esa 5—10 ml dan venaga yuboriladi.

Ksantinol nikotinat periferik tomirlarni kengaytiruvchi va qon aylanishini yaxshilovchi preparat hisoblanadi. Uni diabet, migren va boshqa ba'zi kasalliklarni davolashda 0,15 g dan kuniga 3 marta ichiriladi, 15 % li eritmasi 2 ml dan mushak orasiga yoki venaga yuboriladi.

Purin qator alkaloidlari va ularning tuzlari xamda yarim sintetik hosilalari og'zi maxkam berkitilgan idishlarda, «B» ro'yxati bo'yicha saqlanadi.

Didrofillin, eufillin va ksantinol nikotinatlarni yorug'lik nurlari ta'siridan himoya qilgan holda saqlash kerak.

Nazorat savollari

1. Purin hosilalari tahlili.
2. Purin hosilalarining tibbiyotda ishlatilishi.
3. Teofillin, teobrominning tahlil usullarini ayting.
4. Kofein alkaloidlari, diprofillin, ksantinol nikotinatning tahlil usullarini ayting.

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 "Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalari" Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O'zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushego issledovatelya - ximika“, Leningrad, „Ximiya“, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennqe sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.
8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

34. Mavzu. Purin nukleozidlari va purinning sintetik xosilalari

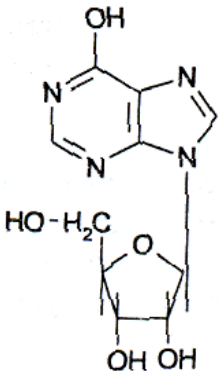
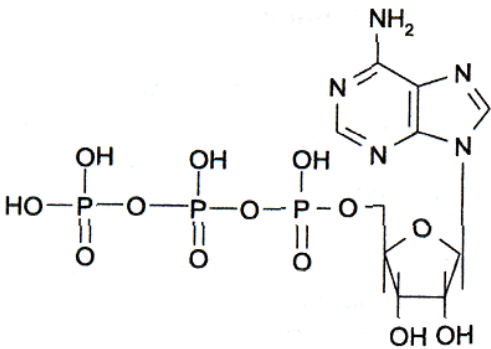
Reja:

1. Purin nukleozidlari tahlili.
2. Ularning tibbiyotda ishlatilishi.
3. Adenozintrifosfat kislota (ATF) va riboksin preparatlari xossalari
4. Adenozintrifosfat kislota (ATF) va riboksin preparatlari tahlili va tibbiyotda ishlatilishi.

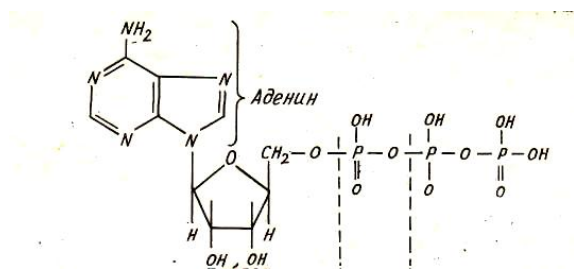
Tayanch iboralar: Purin nukleozidlari hosilalari, adenozintrifosfat kislota (ATF), riboksin preparatlari, adenozin uchfosfor kislota

(Adenozin trifosfat kislota va riboksin)

Purinning nukleozid hosilalariga adenozintrifosfat kislota (ATF) va riboksin preparatlari kiradi.

PURIN NUKLEOZID VA NUKLEOTIDLARI (9N – PURIN)	
	Riboksin - Riboxinum 9-β-D-ribofuranosilgipoksantin. Hidsiz, oq yoki och sariq tusli oq kristallik kukun. Suvda sekin va qiyin eriydi; spirtida juda kam eriydi. Chinligi: 1) ribozani xlorid kislota ishtirokida brutsin bilan aniqlash (qizdirish); 2) temir (III) xlorid bilan ko'k – yashil rang hosil bo'lish reaksiyasi. Miqdori tahlil: 1) spektrofotometriya; 2) K'el'dal usuli. Dori shakli: Qobiqli tabletka, in'eksiya uchun eritma. Metabolit.
	Adenozin uchfosfor kislota -Acidum adenosintriphosphoricum Adenozin-5'-uch fosfor kislota. Oq gigroskopik kristallik kukun. Chinligi: 1) riboksinga qarang; 2) UB-spektr. Miqdoriy tahlil: UB-spektrofotometriya. In'eksiya uchun ishlatiladigan 1% li natriy adenozinuchfosfatni tayyorlashda ishlatiladi. Metabolit.

Adenozintrifosfat kislota kimyoviy tuzilishi jihatidan adenin geterotsiklik halqasi bilan α-ribozaning o'zaro birikishidan tashkil topgan murakkab sistema adenozinning uch molekula fosfat kislota qoldig'i bilan efrsimon birikkan modda bo'lib, kishi va hayvon to'qimalarining tarkibiy qismiga kiradi. U organizmda asosan energiya sarf qilinishi bilan bog'lik, bo'lgan ko'pchilik moddalar almashinuvi va mushak qisqarishi jarayonlarida ishtirok etadi. Adenozintrifosfat kislolaning molekula tuzilishini quyidagicha ifodalash mumkin:



Riboza ↓ ↓

Adenozin ↓

Adenil kislota

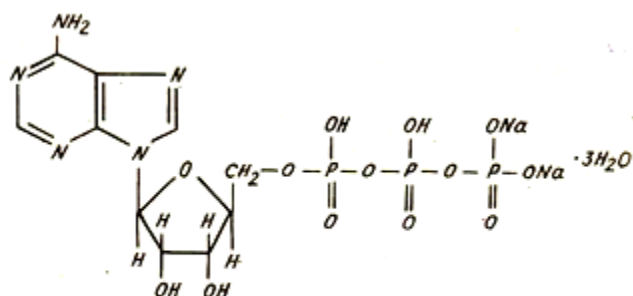
Adenozintrifosfat kislota ot go'shtidan suv yordamida ekstraksiya qilib olinadi. Pivo achitqisini gidroliz qilib ham, biologik ta'siri va kimyoviy tuzilishi jixatidan adenozintrifosfat kislotasiga yaqin bo'lgan MAP (mushak adenil preparat) moddasi olinadi. Preparat o'z tarkibida adenizinmonofosfat kislota (adenil kislota), fruktozadi-fosfat kislota va boshqa turli biologik faol moddalar saqlaydi.

Adenozintrifosfat kislota oq suvda eruvchan, gigroskopik kristall moddadir. Uni tibbiyotda dinatriyli tuzi (Natrii adenosintriphosphas) holida ishlatiladi.

Adenozin uchfosfor kislota

Acidum adenosintriphosphoricum

Adenozin-5'-uch fosfor kislota



$C_{10}H_{14}N_5Na_2P_3O_{13} \cdot 3H_2O$

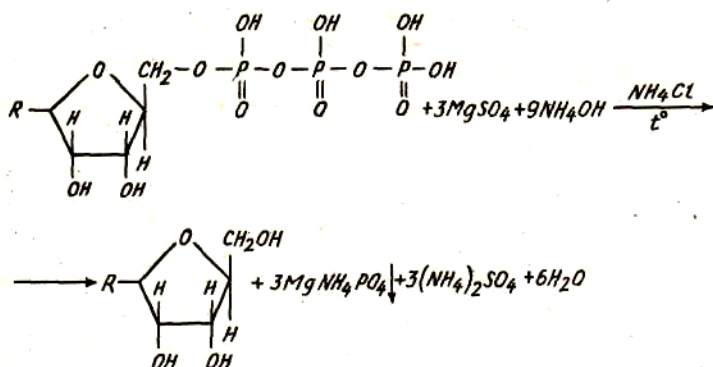
M.M. 605,2

Preparatni adenozintrifosfat kislotaning suvdagi eritmasini natriy gidroksid eritmasi bilan suyuqlikda rN qiymati 7,0—7,3 ga teng bo'lguncha neytrallab olinadi.

Natriy adenozintrifosfat hidsiz, oq kristall kukun bo'lib, suvda engil eriydi, spirt, xloroform va efirda erimaydi.

Preparatning chinligini aniqlashda quyidagi reaksiyalardan foydalaniladi. Masalan, preparatning molekula tuzilishidagi riboza qoldig'ini aniqlashda unga orsin (5-metil rezorsin), xlorid kislota va temir (III)-xlorid aralashmasidan iborat reaktiv qo'shib, suv hammomida isitilganda ko'k-yashil rangga bo'yaladi.

Natriy adenzotritfosfatning suvdagi eritmasiga ammoniy xlorid, ammiak va magniy sulfat eritmalaridan qo'shib, qaynoq suv hammomida 15 minut davomida qizdirilganda, oq cho'kma holida magniy ammoniy fosfat tuzi hosil bo'ladi. Bu reaksiya orqali preparat tarkibidagi efirsimon birikkan fosfat kislotasi qoldig'i isbotlanadi.



Preparat tarkibidagi fosfat kislotasi qoldig'ini yana uni sitrat kislotasi bilan qizdirish yordamida gidrolizlab, so'ngra eritmadan fosfat ionini ammoniy molibdat eritmasi ta'sirida sariq rangli fosfat molibden kislotasi — $\text{N}_3\text{RO}_4 \cdot 12\text{MoO}_3$ ga o'tkazib aniqlanadi.

Natriy adenzotritfosfatdagi natriy ionini odatdagicha alanganing rangsiz qismini sariq rangga bo'yashi orqali yoki sinkuranilatsetat bilan sariq cho'kma holida cho'ktirib aniqlanadi.

Preparatning miqdori spektrofotometrik usul bo'yicha aniqlanadi. Bunda ma'lum miqdordagi preparatning suvdagi eritmasini 5 % li ammiak eritmasi yordamida rN qiymatini 8,5—9,5 ga keltirib, so'ngra eritmaning ma'lum bir qismi sorbent solingan xromatografik naychadan o'tkaziladi. Naychadagi preparatni avval suv bilan (adenozin qo'shilmalaridan tozalash maqsadida) yuviladi, keyin esa natriy xloridning 0,01 mol/l xlorid kislotadagi 0,02 mol/l eritmasi bilan (adenozinmonofosfat, adenzotritfosfatlardan ozod qilish maqsadida) yuviladi. Keyinchalik xromatografik naychadagi adenzotritfosfat kislotasi natriy xloridning 0,01 mol/l xlorid kislotadagi 0,2 mol/l eritmasi bilan yuviladi. Naychadan o'tgan suyuqlikning (elyuatni) rN qiymati 2 ga teng bo'lguncha xlorid kislotasining 2 mol/l eritmasidan qo'shib, spektrofotometrda uning optik zichligi 260 nm to'lqin uzunligida o'lchab miqdori aniqlanadi.

Preparatning miqdori yana uning tarkibidagi azot asosida Keldal usuli yordamida yoki fosfat kislotasi qoldig'i bo'yicha aniqlanadi. Bunda preparatni oldindan nitrat kislotasi bilan qizdirib gidrolizlanadi va hosil bo'lgan eritmadan fosfat kislotani molibden suyuqligi bilan fosfatmolibden kislotaga o'tkaziladi. So'ngra unga birorta qaytaruvchi xossalga modda, jumladan askorbin kislotasi ta'sirida ko'k yashil rangli birikma «molibden ko'ki»ga o'tkazib, optik zichligini fotoelektrokolorda aniqlanadi.

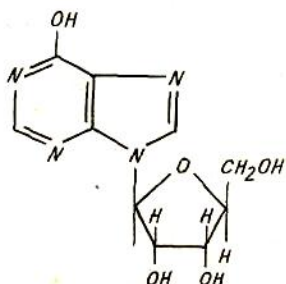
Adenzotritfosfat kislotaning natriyli tuzi koronar tomirlarni kengaytiradi, yurak mushak oziqlanishini yaxshilaydi, arterial bosimga ta'sir ko'rsatadi, ko'ndalang targ'il va silliq mushaklarni qisqartiradi yoki birlashtiradi. Preparatni mushak distrofiyasi va atrofiyasi, periferik tomir spazmasi va boshqa turli kasalliklarni davolashda ishlatiladi. Natriy adenzotritfosfatning 1% li eritmasi (Solutio natrii adenosinotritphosphatis 1 % pro injectionibus) holida 1 ml dan ampulalarda chiqariladi. Preparat quruq va harorat 20° dan yuqori bo'lmagan xonalarda og'zi maxkam berkitilgan idishlarda saqlanadi.

Riboksin preparatiga kelganda, u kimyoviy tuzilishi jihatidan 9-β-D-ribofuranozilgipoksantin (gipoksantin-ribozid) murakkab sistema bo'lib, uni adenzotritfosfat kislotasi hosil bo'lishida boshlang'ich modda deb hisoblanadi.

Riboksin

Riboxinum

9-β-D-ribofuranozilgipoksantin.



$C_{10}H_{12}N_4O_5$

M.m. 268,23

Riboksinni mahsus sharoitda *Bacillus subtilis* mikroorganizmi o'z hayot faoliyati jarayonida ishlab chiqaradi.

Riboksin hidsiz, achchiq mazali, oq yoki biroz sarg'imgir kristall kukun bo'lib suvda qiyin eriydi, spirtida juda kam eriydi, efir va xloroformda erimaydi. U optik faol modda bo'lib, qutblangan nur tekisligini chapga buradi.

Riboksinning xam chinligi adenozintrifosfat kislotasiga o'xshash, uning tarkibidagi α- riboza qoldig'iga xos orsin reaktiv ta'sirida ko'k-yashil rangli birikma hosil qilishi orqali aniqlanadi.

Preparatning chinligini spektrofotometrik usul bo'yicha ham aniqlanadi. Uning 0,001 % li eritmasini to'lqin uzunligi 210 nm dan 285 nm sohadagi maksimum nur yutish spektri 249 nm ga tengdir. Preparat 0,001 % li eritmasi-ning 250 va 260 nm to'lqin uzunligidagi optik zichligi 1,60—1,80 ga teng bo'lishi kerak.

Riboksinning miqdori spektrofotometrik usul bo'yicha aniqlanadi. Uning 0,001 % li suvdagi eritmasining optik zichligini 249 nm to'lqin uzunligida spektrofotometrda o'lchab, miqdori aniqlanadi.

Riboksinni turli yurak kasalliklari, jumladan yurak ishemik xastaligida, miokardiodistrofiyada, yurak glikozidlari qabul qilish natijasida kelib chiqadigan yurak urish maromining buzilishida ishlatiladi. Preparatni jigar kasalligini (gepatit, sirroz) davolashda qo'llanadi. Uni davolashning birinchi kunlari 0,2 g dan kuniga 3-4 marta, keyinchalik esa 0,4 g dan kuniga 3 marta ichiriladi.

Riboksin usti sariq qobiq bilan qoplangan tabletkalarda 0,2 g dan chiqariladi. Preparat qorong'i va quruq joylarda «B» ruyxati bo'yicha saqlanadi.

Nazorat savollari

1. Purin nukleozidlari tahlili?
2. Ularning tibbiyotda ishlatilishi?
3. Adenozintrifosfat kislota (ATF) va riboksin preparatlari xossalari qanday?
4. Adenozintrifosfat kislota (ATF) va riboksin preparatlari tahlili va tibbiyotda ishlatilishi?
5. Adenozin uchfosfor kislotaning tahlili va tibbiyotda ishlatilishi?

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 "Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalari" Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O'zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushego issledovatelya - ximika“, Leningrad, „Ximiya“, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennye sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.
8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

35. Mavzu: Fenotiazin va akridinning tibbiyotda qollaniladigan dori vositalari

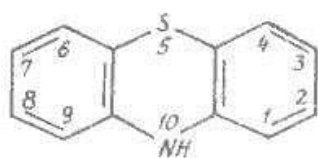
Reja:

1. Fenotiazin va akridinning hosilalari tasniflanishi.
2. Fenotiazin va akridinning hosilalari tahlili.
3. Sifatiga qo'yiladigan talablar.
4. Fenotiazin va akridinning tibbiyotda ishlatilishi.

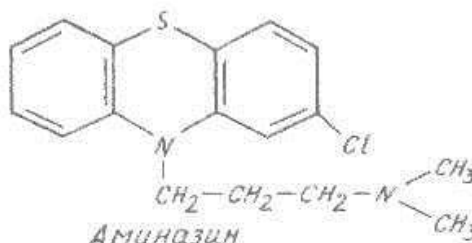
Tayanch iboralar: Fenotiazin, akridin, aminazin, propazin, diprazin, triflazin.

Olimlarning ko'p yillar davomida geteroatom saqlagan kondensirlangan uch va tetratsiklin birikmalar ustida olib borgan ilmiy izlanishlari asosan yangi psixotrop preparatlarni yaratishga karatildi.

1952 yilda aminazin moddasining sintez kilinishi va uning neyroleptik ta'sirga ega ekanligining aniqlanishi hozirgi psixiatriyaga katta o'zgarish kiritdi va fenotiazinning 10- alkilamin hosilalarini olish va ularni xar tomonlama o'rganishga asos soldi.



Фенотиазин



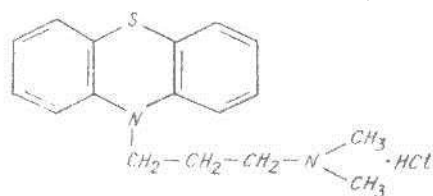
Аминазин

Fenotiazinning 10- alkilamin hosilalarining kimeviy tuzilishi bilan biologik faolliklari o'rtasidagi munosabatlarni yanada muntazam va keng doirada o'rganish natijasida, ularning markaziy va periferik nerv sistemalariga ko'p qirrali (antigistamin, adrenolitik, sedativ, kusishga qarshi, narkotik, uxlatuvchi, maxalliy anestetik, termik) ta'sir ko'rsatishi xam aniqlandi. Fenotiazin qator moddalar ta'sirini o'rganishda uning 10- holatdagi azotga biriktirilgan o'rinbosarlar (radikallar) bilan neyroleptik faolligi o'rtasidagi munosabatga alohida e'tibor berildi.

PROPAZIN

Propazinum

10(3- dimetilaminopropil)- fenotiazin, gidrokslorid



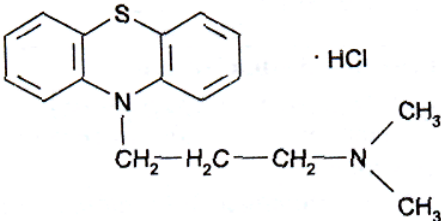
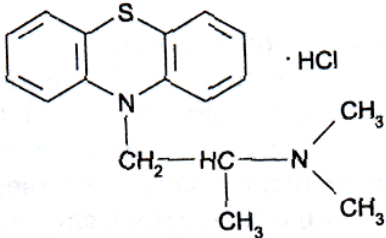
$$C_{17}H_{20}N_2S \cdot HCl$$

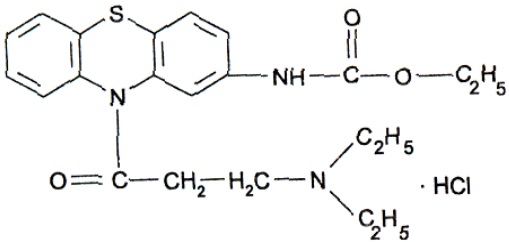
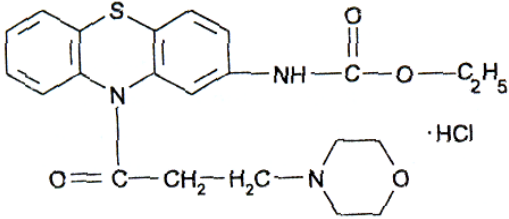
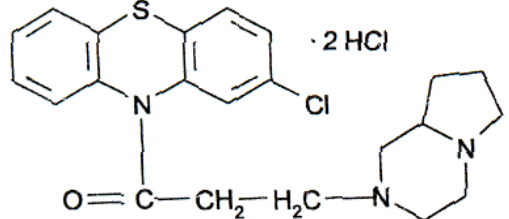
M.m. 320,89

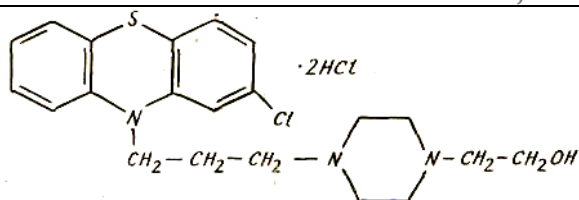
Propazin xidsiz, oq yoki bir oz sargimtir oq kristall kukun bo'lib, suvda juda engil eriydi, 95% li spirt va xloroformda engil eriydi, efir va benzolda esa erimaydi. U 176—181°S haroratda suyuqlanadi.

YOrug'likda turish natijasida preparatning kukun holidagisi va uning eritmasi oksidlanib, ko'kimtir-yashil tus oladi.

Kimyoviy tuzilishi	Sifat nazorati
	Aminazin - Aminazinum 2-Xlor-10-(3-dimetilamino-propil)-fenotiazin gidrokslorid. Oq yoki och pushti tusli oq kristallik kukun. Birmuncha gigroskopik. Yorug'lik ta'sirida qorayadi. Suvda juda oson eruvchan; spirt va xloroformda eruvchan; efir va benzolda deyarli erimaydi. Dori shakli: draje, in'eksiya uchun eritma Chinligi: 1) UB-spektr 2) IK-spektr 3) YuSSX 4) YaMR-spektroskopiya 5) YuQX 6) oksidlash (bromli suv, kaliy bromat, kons. sulfat kislota, temir (III) xlorid va seriy sulfat va hk.) 7) xlorid ionga reaksiya Miqdoriy tahlil: 1) suvsiz muhitda kislota-asosli titrlash 2) UB-spektrofotometriya 3) YuSSX

	4) ekstraksion fotometriya 5) K'eldal usuli 6) nefelometriya
 	Propazin - Propazinum 10-(3-Dimetilaminopropil)-fenotiazin gidrokslorid. Hidsiz, oq yoki och sariq tusli oq kristallik kukun. Yorug`likda turishi natijasida preparat va uning eritmalari ko`kish yashil rangga o`tib qoladi. Gigroskopik.</p> <p><b>Chinligi va miqdori:</b> aminazinga qarang.</p> <p><b>Dori shakli:</b> draje, tabletka, in`eksiya uchun eritma. Diprazin - Diprazinum 10-(2-Dimetilaminopropil)-fenotiazin gidrokslorid. Oq kristallik kukun. Suvda juda oson eriydi; spirt va xloroformda oson eriydi; efirda deyarli erimaydi Chinligi va miqdori: aminazinga qarang. Dori shakli: qobiqli tabletka, in`eksiya uchun eritma.</p> <p><b>Triftazin - Triphthazinum</b></p> <p>2-Triftormetil-10-[3-(1-metilpiperazinil-4)-propil]-fenotiazin digidrokslorid.</p> <p>Hidsiz, oq yoki och yashil sarg`ish kristalli kukun. Suvda oson eruvchan; spirtida eriydi; efir va benzolda deyarli erimaydi. yorug`likda qorayadi. Chinligi: 1) aminazinga qarang. 2) kislorod oqimida yoqish usuli bilan ftorni aniqlash. Miqdoriy tahlil: 1) aminazinga qarang

	2) kislorod oqimida yoqish usuli. Dori shakli: Qobiqli tabletka, in'eksiya uchun eritma.
	Etatsizin - Aethacizinum 10-(3-Dietilaminopropionil)-2-(etoksikarbonilamino)fenotiazin gidrokslorid. Oq kristallik kukun. Suvda sekin eriydi; spirtida eriydi. Chinligi: 1) aminazinga qarang 2) uretan guruhlanish gidrolizidan keyin qoldiq spirtida yodoformning hosil bo'lishi 3) gidroksam reaksiyasi Miqdoriy tahlil: aminazinga qarang. Dori shakli: tabletka, in'eksiya uchun eritma.
	Etmozin - Aethmozinum 2-Karboetoksiamino-10-(3-morfolil-propionil) fenotiazin gidrokslorid. Oq yoki och pushti tusli oq kristallik kukun. Suvda eruvchan; spirtida qiyin eriydi. Yorug'likda qorayadi. Chinligi va miqdori: etatsizinga qarang. Dori shakli: qobiqli tabletka, in'eksiya uchun eritma.
	Nonaxlazin - Nonachlazinum 2-Xlor-10-[β-(1,4-diazabitsiklo (4,3,0) nonanil-4)propionil]-fenotiazin gidrokslorid. Kulrang sarg'ish kristallik kukun. Suvda oson eruvchan. Chinligi va miqdori: etatsizinga qarang. Dori shakli: tabletka, tomchi. ETAPERAZIN - Aethaperazinum 10- γ- [4'(β- oksietil) piperazinil-1]-propil-2-



xlor-fenotiazin, digidroxlorid

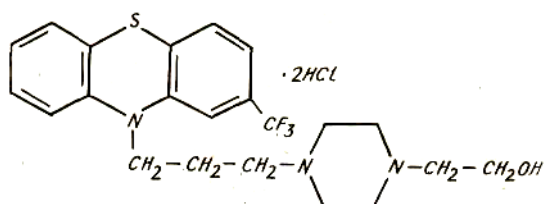
Etaperazin oq yoki bir oz pushtiroq oq kristall kukun, suvda yaxshi eriydi, 95% li spirt va atsetonda qiyin eriydi, efir va xloroformda erimaydi. U 216—222°S haroratda suyuqlanadi. U gigroskopik xossaga ega bo'lgan moddadir.

CHinligi:

1. Metil ko'ki va kons. sulfat kislota ishtirokida qizil rangli birikma hosil bo'lish reaksiyasi
2. Kukuniga 10 % p-dimetilaminobenzaldegidning spirtli eritmasi va 10 % uchxloratsetat kislota tomizilganda filtr qog'oz ko'k rangga bo'yaladi

Miqdori: Suvsiz muhitda kislota asos titrlash usuli

Ishlatilishi: Neyroleptik vosita



FTORFENAZIN-Phthorphenazinum

2- triftormetil-10-{3- [1- (r-oksietil)- piperazinil-4] propil}- fenotiazin, digidroxlorid Ftorfenazin oq yoki yashil sarg'imgirtoq kristall kukun bo'lib, suvda engil eriydi, efir va benzolda erimaydi.

CHinligi:

1. Metil ko'ki va kons. sulfat kislota ishtirokida yashil ko'k rangli birikma hosil bo'lish reaksiyasi
2. Ftorga xos alizarin qizil "S" sirkoniy bilan sariq rangga kiradi

Miqdori: Suvsiz muhitda kislota asos titrlash usuli

Ishlatilishi: Kuchli neyroleptik va qusishga qarshi vosita

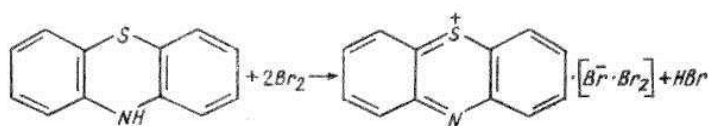
SHunday qilib fenotiazin qator preparatlarning barchasi fizikaviy xossalari jixatidan oq yoki biroz sarg'imgir -oq (etaperazin), oq sariq (etmozin) kristall kukun moddadir. Ularning ko'pchiligi suvda yaxshi eriydi, spirtida eriydi, efir, xloroform va atsetonda erimaydi. Fenotiazinning hosilalari havo kislorodi va yorug'lik nurlari ta'sirida engil oksidlanadi va turli rangga bo'yalgan

moddalar hosil kiladi. Masalan, yorug'lik ta'sirida aminazin va etmozin qorayadi, xloratsezin pushti rangga bo'yaladi, propazin esa ko'k-yashil tus oladi.

Fenotiazin qator dori moddalarning chinligini aniqlashda juda ko'p xilma-xil reaksiyalar tavsiya qilingan bo'lib, ularning aksariyati oksidlovchi xossadagi reaktivlar, jumladan bromli suv, nitrat kislota, xloramin, temir (III) xlorid va boshqalar ta'sirida engil oksidlanib, turli rangga bo'yalgan birikmalar hosil qilishga asoslangan. Fenotiazin preparatlarning ko'pchiligi oksidlanish natijasida qizil, qizil-qo'ng'ir, to'q sariq jigar rangli birikmalar hosil kiladi.

Fenotiazin gurux preparatlarning chinligini bromli suv yordamida aniqlashda ularning suvdagi eritmasiga reaktiv qo'shib qaynaguncha isitiladi va rang hosil bo'lishi kuzatiladi. Brom ta'sirida preparatlarning ranglanishi, ulardagi fenotiazin xalqasining oksidlanishi va natijada perbromfenotiazoniy kationining hosil bo'lishiga hamda undagi oltingugurtning olti valentgacha o'tib ketishiga

asoslangan deb faraz qilinadi.



Fenotiazin hosilalarining turli reaktivlar ta'sirida rangli birikmalar hosil qilishini jadvalda keltirilgann misollarda ko'rish mumkin.

7- jadval

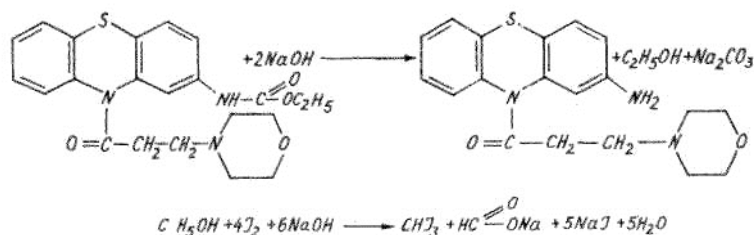
Preparatning nomi	Ta'sir qiluvchi reaktivlar			
	Bromli suv	Nitrat kislota	Kons. sulfat kislota	Temir (III) xlorid eritmasi
1	2	3	4	5
Propazin	Qo'ng'irroq qizil rang	Qizil qovoq rang, 1-2 tomchi ortiqcha kislota ta'sirida rang o'chadi	Qizil, to'q sariq rang	Och kul rang
Aminazin	Och sariq rang	3-5 tomchi kons. azot kislota ta'sirida o'chib ketadigan qizil rang	Och sariq rang	Qizil rang
Etaperazin	Olcha rang	Sariq rangga o'tib ketuvchi qizil rang	-	Och sariq rang
Ftorfenazin	Pushti rang	Qizil rang	-	-
Etmozin	Binafsha rangga o'tib ketuvchi	-	-	-

	och binafsha rang			
Etatsizin	Binafsha rang	-	-	-

Davlat farmakopeyasida fenotiazin guruh preparatlarning chinligini aniqlashda, ko'pchilik hollarda oksidlovchi reaktiv sifatida bromli suv, konsentrlangan yoki suyultirilgan nitrat kislota ishlatish tavsiya qilinadi. Masalan, aminazin, etaperazinni aniqlashda konsentrlangan, propazinni aniqlashda esa suyultirilgan nitrat kislota ishlatiladi.

Fenotiazin hosilalarining chinligini aniqlashda yuqorida keltirilgann umumiy reaksiyalardan tashqari, ulardan ba'zilarining o'ziga xos reaksiyalaridan foydalaniladi. Masalan, etmozin va etatsezinning suyultirilgan xlorid kislotaeritmasini qaynoq suv hammomida 5 minut davomida qizdirilsa, eritma loyqalanadi va och binafsha rangga bo'yaladi. So'ngra uni sovutib etmozin bor probirkaga natriy nitrit eritmasi qo'shilsa, suyuqlik sariq rangga o'tib ketuvchi yashil tus oladi va biroz turishi natijasida esa sariq chukma holda cho'kadi. Bu etmozindagi morfolin guruxiga tegishli reaksiya hisoblanadi. Eritmaga natriy nitrit o'rniga biroz suv qo'shgan holda bromli suv ta'sir ettirilsa, u och binafsha rangdan yashil-binafsha rangga o'tib ketuvchi birikma hosil kiladi. Etatsizin saqlagan eritmani esa 2 ml suv bilan suyultirib bromli suv qo'shilsa, suyuqlik binafsha rangga o'tadi.

Etmozin va etatsizinning chinligini yana ular molekula tuzilishidagi S₂ holatiga birikkan karbetoksi guruhini quyidagi tenglama bo'yicha yodoform hosil qilish reaksiyasi orqali ham aniqlanadi.

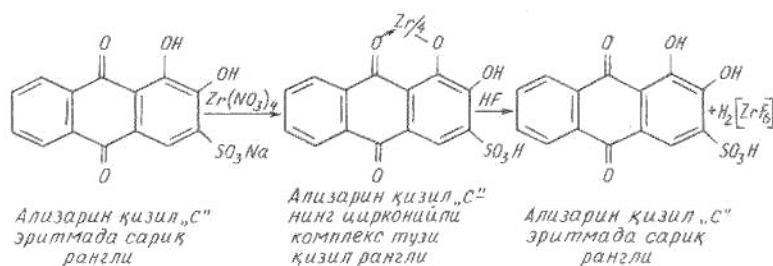


Etaperazin kukunidan solib qizdirilgan probirka ustiga bir ikki tomchi p-dimetilaminobenzaldegidning 10% li spirtidagi eritmasi va 10% li uchxloratsetat kislotaeritmasi tomizilgan filtr KOROZI tutib turilsa, u kuk rangga buyaladi. Bu reaksiya buyicha preparat tarkibidagi pyperazin xalkasi isbotlanadi.

Fenotiazin qator preparatlar boshqa bo'yok moddalar, jumladan metil ko'ki bilan konsentrlangan sulfat kislota ishtirokida turli rangga bo'yalgan birikmalar hosil kiladi. Masalan, propazin och jigar rangli, aminazin qizil rangli, ftorfenazin yashil-ko'k rangli, etaperazin esa qizil rangli birikma hosil kiladi.

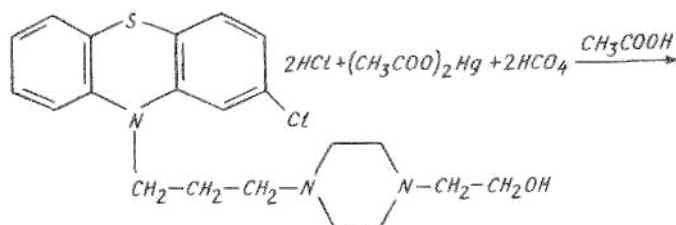
Preparatlar tarkibidagi organik birikkan xlor yoki ftorni aniqlashda avval ularni turli usullar yordamida minerallashtirish yuli bilan ionogen holiga o'tkazib, so'ngra tegishli reaksiyalar bilan aniqlanadi. Masalan, preparatdagi organik birikkan ftorni xozirgi vaqtda farmatsevtika tahlilida keng qo'llanadigan kislorod atmosferasida maxsus kolbalarda kuydirib parchalanadi. Bunda noorganik birikma holatiga o'tgan ftor, yutuvchi suyuqlik sifatida kolbaga solingan suvga yutiladi. So'ngra kolbadagi suyuqlikni filtrlab, filtratga suvsiz sirka kislota xamda baravar xajmda alizarin qizil «S» eritmasi bilan sirkoniy nitratning xlorid kislotaeritmasidan iborat aralashma qo'shilganda suyuqlik sariq rangga bo'yaladi. Bunda alizarin qizil «S» sirkoniy bilan

hosil qilgan qizil rangli kompleks birikmasi, fluor bor eritmaga solinganda, sirkoniy fluor bilan birmuncha mustaxkam kompleks tuz hosil qilishi natijasida, alizarin qizil «S» o'zining erkin holdagi sariq rangga o'tadi.



Fenotiazin preparatlaridagi oltingugurtni aniqlashda xam avval ularni natriy karbonat va kaliy nitrat aralashmasi bilan birgalikda kuydirish yordamida parchalab, so'ngra hosil bo'lgan sulfat ionini bariy sulfat holda cho'ktirib isbotlanadi.

Fenotiazin preparatlarining gidroxlorid tuzlaridagi xlor ionini aniqlashda avval ularni natriy gidroksid eritmasi bilan ishlanadi, so'ngra eritmani hosil bo'lgan cho'kmadan (fenotiazin asosdan) filtrlab ajratib olinadi va filtratdan xlor ionini azot kislotasi muhitida kumush xlorid holda cho'ktirib aniqlanadi.



Fenbtiazin gurux preparatlarning chinligini aniqlashda yupqa qatlamli xromatografiya, spektrofotometriya, IQ-spektroskopiya va boshqa usullardan xam foydalaniladi.

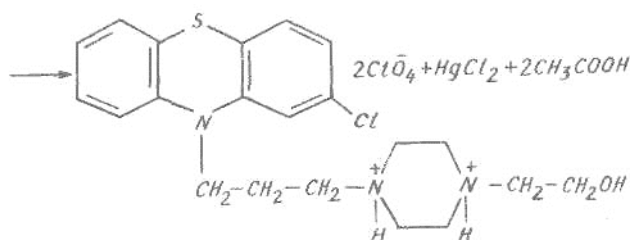
Fenotiazin preparatlarining tozaligini aniqlashga Davlat farmakopeyasida katta e'tibor berilgan. Ularning tarkibida sulfat, og'ir metall, turli boshqa organik birikmalar hamda suvda erimaydigan va rangli moddalar, shuningdek, preparatlarning sintezida ishlatiladigan boshlangich moddalarning yot qo'shilma sifatida bor-yuqligi tekshirib ko'riladi. Masalan, propazin tarkibiga yot qo'shilma sifatida, uni olishda ishlatiladigan fenotiazin, aminazinning sintezida esa 2- xlorfenotiazin qo'shib qolgan bo'lishi mumkin. Ularni preparatlar tarkibidan benzol yordamida ajratib olib aniqlanadi.

Benzolli ekstrakti bug'lantirib va idishda qolgan qoldiqqa bromli suv qo'shib isitiladi. So'ngra unga ma'lum hajmda bromli suv ko'shgach, eritmada paydo bo'lgan rangni (preparatning tarkibi toza bo'lsa, rang paydo bo'lmaydi) kobalt xloriddan tayyorlangan standart eritma bilan taqqoslab ko'riladi. Tekshirilayotgan preparatdagi rang standart eritmanikidan to'q bo'lmasligi kerak.

Fenotiazin gurux preparatlarining miqdori Davlat farmakopeyasi yoki maxsus farmakopeya makolasi ko'rsatmasi asosida suvsiz muhitda kislotasi-asos titrlash usuli bo'yicha aniqlanadi. Bunda erituvchi sifatida atseton yoki sirka angidridi, suvsiz sirka kislotasi olinadi. Masalan, aminazin, propazin va diprazinlarning miqdorini aniqlashda ularni atsetonda eritgan holda metiloranj indikatorini ishtirokida suyuqlik pushti rangga o'tguncha, perxlorat kislotasining 0,1 mol/l suvsiz sirka kislotadagi eritmasi bilan titrlanadi.

Triftazin va etaperazinga o'xshash preparatlarning miqdorini aniqlashda erituvchi sifatida suvsiz sirka kislota olinadi va titrlash kristallik binafsha indikator ishtirokida eritma ko'k rangdan havo rangga o'tguncha olib boriladi.

Preparatlar tarkibidagi xlorid kislota qoldig'ini biriktirib olish maqsadida titrlanuvchi eritmaga simob (II) atsetatning atsetondagi yoki suvsiz sirka kislota eritmasi qo'shiladi. Titrlash jarayonini etaperazin misolida, quyidagi tenglama bo'yicha ifodalash mumkin:



Fenotiazin gurux preparatlarning mikdorini yana ular tarkibidagi xlorid kislota asosida bevosita natriy gidroksidning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlab xam aniqlanadi. Bunda indikator sifatida fenolftalein olinadi va titrlash xloroform ishtirokida olib boriladi.

YUqorida keltirilgann usullardan tashqari, fenotiazin hosilalarining mikdorini aniqlashda boshqa kimyoviy va fizikaviy usullardan xam foydalanish mumkin. Masalan, Davlat farmakopeyasi bo'yicha in'eksiyada ishlatiladigan aminazin eritmasini uning tarkibidagi azot asosida Keldal usuli bo'yicha aniqlanadi.

Fenotiazin gurux preparatlarning mikdorini aniqlashda spektrofotometriya usulidan ham keng foydalaniladi.

Fenotiazin gurux preparatlardan aminazin neyroleptik ta'sir ko'rsatuvchi preparatlar qatorida asosiy o'rinlardan birini egallaydi. U turli uxlatuvchi, narkotik, maxalliy anestetik moddalar ta'sirini birmuncha kuchaytirishi bilan bir qatorda, ularning ta'sir muddatini xam uzaytiradi. Aminazinda qusishga qarshi va gipotermik ta'sir xam mavjud. Uni asosan psixiatriya amaliyotida, shizofreniya, epilepsiya (tutqanoq), uyqusizlik va boshqa asab buzilishi bilan kechadigan nevroz xamda o'tkir alkogolizm kasalliklarida ishlatiladi. Uni ruxiy kasalliklarni davolashda kuniga 0,025—0,075 g mikdorida 2—3 marta bo'lib ichiriladi. Preparatning 2,5% li eritmasi mushak orasiga yuboriladi.

Aminazinni 0,025—0,05 g dan draje xamda 0,1 g dan sariq qobiqli tabletkalarda, shuningdek 2,5% li eritmasi 1, 2, 5 va 10 ml dan ampulalarda chiqariladi.

Propazinning tibbiyotda qo'llanishi aminazinnikiga o'xshash bo'lib; undan birmuncha kam toksikligi va organizmga qo'shimcha ta'siri kamligi bilan farqlanadi. Preparat 0,025, 0,05 va 0,1 g dan kuniga 2—4 marta ichiriladi. Uning 2,5% li eritma holidagisi 0,1 va 0,15 g mikdorida kuniga 2—3 marta mushak orasiga, 1—2 ml xajmda esa venaga yuboriladi.

Etaperazin neyroleptik ta'siri jihatidan fenotiazin hosilalari orasida birmuncha kuchli ta'sir ko'rsatadi. U o'zining antipsixotik ta'siri jihatidan aminazindan bir oz yuqori turadi. Etaperazinni qusishga qarshi, nur va yurak kasalliklarini davolashda ham ishlatiladi. Ruxiy kasalliklarda uni 0,004—0,01 g dan kuniga 1—2 marta ichiriladi.

Etaperazin ham sariq qobiq bilan qoplangan tabletkalarda 0,004, 0,006 va 0,012 g dan chiqariladi.

Ftorfenazin kimyoviy tuzilishi jixatidan etaperazinga yaqin bo'lib, undan faqat fenotiazin xalqasidagi ikkinchi holatda o'rnashgan xlor o'rniga uchftormetil radikalini saqlaganligi bilan farqlanadi.

Ftorfenazin kuchli neyroleptik va qusishga qarshi ta'sir ko'rsatuvchi preparatdir. Uni shizofreniya kasalligining turli hollarini davolashda ishlatiladi. Kuniga 0,001, 0,002 va 0,003 g dan ichiriladi. Preparatni 0,25% li eritma holida 0,5 ml dan mushak orasiga yuboriladi. Ftorfenazin 0,001, 0,025 va 0,005 g dan tabletkalarda, 0,25% li eritmasi esa 1 ml dan ampulalarda chiqariladi.

Etmozin organizmda koronar qon tomirlarini kengaytiruvchi, spazmolitik va M-holinolitik ta'sir ko'rsatadi. Ammo unda kuchli antiaritmik ta'sir yakkol aks etgan. Preparatni yurak ishemiya kasalligida ro'y beradigan paroksizmal taxikardiya va turli aritmiya etiologiyalarida ishlatiladi. Uni 0,025—0,005 g dan kuniga 3—4 marta ichiriladi. 2,5% li eritmasi 2—4 ml dan mushak orasiga yuboriladi. Etmozinni 0,025 va 0,1 g dan tabletkalarda, 2,5% li eritmasi esa 2 ml dan ampulalarda chiqariladi.

Etatsezin antiaritmik ta'sirga ega preparat bo'lib, me'da, me'da usti taxikardiyasi va boshqa kasalliklarda ishlatiladi. Uni tabletkalarda 0,05 g dan, ampulalarda esa 5 va 10 ml dan 2,5% li eritmasi chiqariladi.

Fenotiazinning tibbiyotda qo'llanadigan barcha hosilalari «B» ro'yxati bo'yicha saqlanadi. Ularni saqlash jarayonida yorug'lik va havo kislorodi ta'sirida oson oksidlanib ketishi, ba'zilarining esa gigroskopik xossasini hisobga olish lozim. Bu xossalarni inobatga olgan holda, propazin va aminazinni qopqog'i parafin bilan qoplangan qo'ng'ir shisha bankalarda, quruq va quyosh nuri tushmaydigan joylarda saqlash zarur.

Ftorfenazin va etmozin yaxshi berkitilgan idishlarda, qorong'i hamda quruk joylarda saqlanadi.

Fenotiazin qator preparatlar nafas organlari shilliq qavati va teri orqali organizmga oson shimilib, allergik reaksiyaga sabab bo'lishi mumkin. SHuning uchun xam ular bilan ishlaganda albatta xavo tortuvchi shkaf, rezina qo'lqopdan foydalaniladi. Ishlab bo'lingandan so'ng qo'llar kuchsiz kislota muhitli sovuk suv bilan yuviladi.

Nazorat savollari

1. Fenotiazin va akridinning hosilalari tasniflanishi?
2. Fenotiazin va akridinning hosilalari tahlili usullarini ayting
3. Sifatiga qo'yiladigan talablar?
4. Fenotiazin va akridinning tibbiyotda ishlatilishi?
5. Aminazin, propazin, diprazin, triftazinning tahlil usullari va tibbiyotda ishlatilishi.

Foydalanilgan adabiyotlar

1. A.N.Yunushodjaev, Q.A.Ubaydullaev va b. Dori vositalarini zamonaviy tahlil usullari. Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Ibodov A.Yu. Farmatsevtik kimyo. I va II tom., Toshkent, Abu Ali ibn Sino, 1996 y.
3. Belikov V.G. Farmatsevticheskaya ximiya, M., "MEDpress-inform", 2009 g.
4. Arzamastsev A.P. Farmatsevticheskaya ximiya, M., "GEOTAR-Media", 2008 g.
5. Davlat farmakopeyasi XI nashr, T 1,2 M. 1987, 1990 y.
6. H. Fry, S. Ketteridge, S.Marshall. A Handbook for Teaching and Learning in Higher Education. Enhancing Academic Practice. Third edition. New York. 2009. -544 p. ISBN 0-203-89141-4

7. Vassiliou A, and at all. Report to the European Commission on. New modes of learning and teaching in higher education. Luxembourg. 2014. ISBN: 978-92-79-39789-9 doi:10.2766/81897
8. Brown S. Learning, Teaching and Assessment in Higher Education: Global Perspectives. 2015. UK.-345p.

36. Mavzu: Azepin, benzodiazepin va oksazin qator dori moddalari

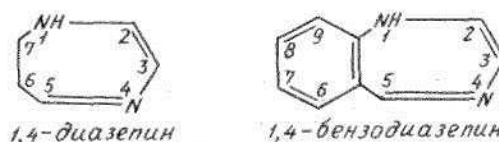
Reja:

1. Azepin, benzodiazepin va oksazin guruh dori moddalari tahlili.
2. Azepin, benzodiazepin va oksazinning tibbiyotda ishlatiladigan hosilalari.
3. Sifatiga qo'yiladigan talablar.
4. Azepin, benzodiazepin va oksazinning tibbiyotda ishlatilishi.

Tayanch iboralar: Azepin, benzodiazepin, oksazin, propazin, diprazin, triftazin.

Keyingi 25—30 yil ichida yaratilgan bir kator 1,4- benzodiazepin xosilalari trankvilizator (yuvosh va betashvish kilish, ya'ni markaziy nerv sistemasini tinchlantiruvchi demakdir) dori moddalari katorida muxim urin egallaydi.

1,4-benzodiazepin kondensirlangan ikki tutash xalkali geterotsiklik sistema bulib, u uzida benzol va kush azot saklagan etti a'zoli geterotsiklik x.alk.a-1,4- diazepindan tashkil topgan.

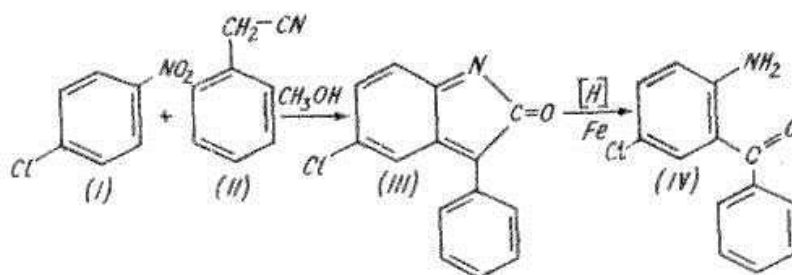


Olimlarning 1,4-benzodiazepin xosilalarini chukur urganishlari natijasida, bir kator yukori ta'sirga ega bulgan preparatlar yaratildi va ularning trankvilizator ta'sirchan bulishi uchun kimyoviy tuzilishiga kiritilgan urinbosarlar kaysi turda va xolatda urnashishlari xar tomonlama urganildi. Dori ta'siriga ega bulishi uchun 1,4- benzodiazepinning 5- xolatida albatta fenil radikali, 7- xolatda esa xlor, brom yoki nitro guruxi bulishi shart ekanligi aniklanadi. SHuningdek 1- xolatdagi azot atomiga birikkan vodorodni metil radikaliga, 2- xolatdagi keto gurux xolida yoki ikkilamchi metil amin radikali birikkan bulishi mumkinligi xam isbotlandi.

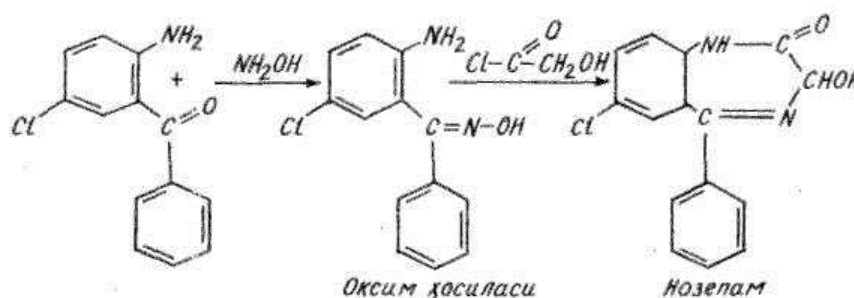
Xozirgi vaktida 1,4-benzodiazepinning tibbiyotda xloze-pid, diazepam, nozepam, nitrozepam va fenazepam kabi xosilalari keng kullanilmokda.

Ularining sintezi bir-biriga yakin bulganligi uchun bu erda nozepam, diazepam va fenazepam misolida 1,4- benzodiazepin gurux preparatlarini olish yuli bilan tanishiladi. Masalan, nozepamni kuyidagi ikki shartli boskichda sintez kilib olinadi. Uning birinchi boskichida p-

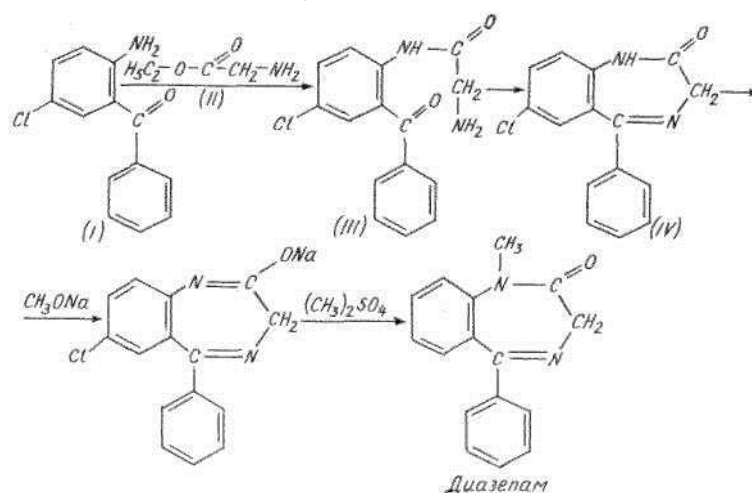
nitrochlorben-zolni (I) metanol ishtiroki-da benzilsianid (II) bilan uzaro biriktirib, 5- xlor-3-fenilantronil (III) olinadi. Sungra uni temir katalizatori ishtirokida 2- ami-no-5- xlor-benzfenonga utkaziladi:



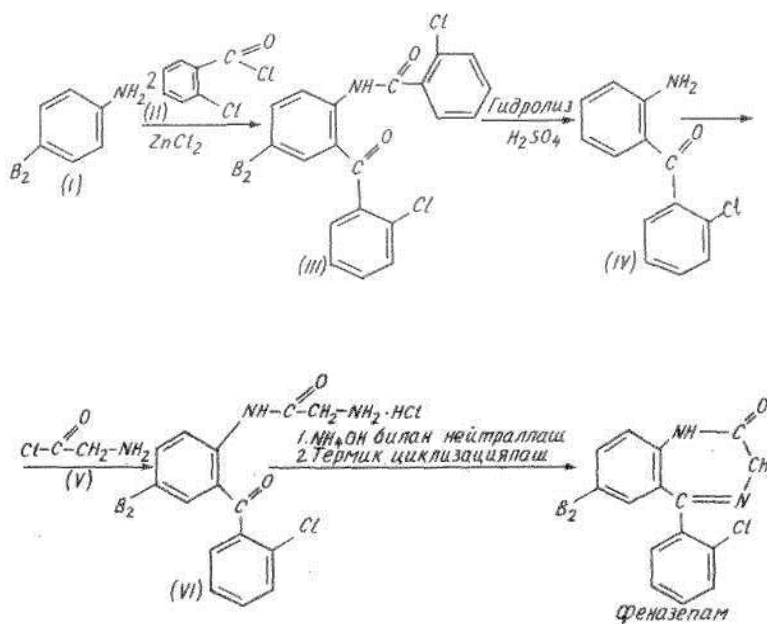
Sintezning navbatdagi bosqichida yukorida olingan 2- amino-5- xlorbenzofenonni avval gidroksilaminta'siri-da uning oksim xosilasiga, keyinchalik esa monoxlorsirka kislotani xlorangidridi bilan uzaro biriktirib nozepamga utkaziladi:



Diazepamning sintezida boshlangich modda sifatida nozepamning sintez jarayonida olingan 2- amino-5- xlorben-zofenondan (I) foydalaniladi. Avval unga aminoatsetat kislotaning (glitsin) etil efiri (II) ta'sir ettirib, 2-(aminometilkarbonilamino)-5- xlorbenzofenon (III) olinadi. Sungra uni kizdirish yuli bilan, ya'ni termin siklizatsiyalantirib, 7- xlor-1,3- digidro-5- fenil-ZN — 1,4- benzodiazozepin-2- ON(IV) moddasiga utkaziladi. Keyinchalik unga avval metilat natriy, sungra esa metilsulfat ta'sir ettirib diazepam olinadi



Fenazepamni olishda boshlangich modda sifatida p- bro-manilin (I) olinadi. Sintezning dastlabki boskichida uni rux, xlorid ishtirokida o- xlorbenzoy kislota xlorangidri-di (II) bilan uzaro biriktirib, 2-(o-xlorbenzoilamino)-5-brom-2- xlorbenzofenonga (III) utkaziladi. Sungra uni sulfat kislota yordamida gidrolizga uchratib, 2- amino-5- brom-2- xlorbenzofenon (IV) olinadi. Sintezning navbatdagi boskichida 2- amino-5- brom-2- xlorbenzofenonga aminoatsetat kislota xlorangidridining gidroxlorid tuzini (V) ta'sir ettirib 2-(aminometilkarbonilamino) -5- brom-2- xlorbenzofenon (VI) olinadi. Keyinchalik uni avval ammiak eritma-si bilan neytrallab, termik siklizatsiyalantirish yordamida fenazepamga utkaziladi.

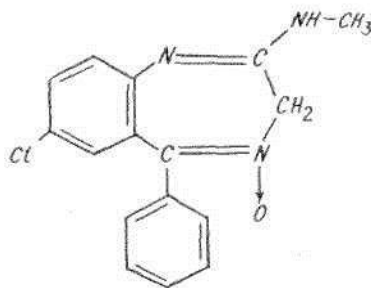


Fizikaviy xossalari jix,atidan 1,4- byonzodiazezin gurux preparatlari bir-biriga birmuncha uxshashdir. Ular ok. yoki biroz sarrimtir, ba'zan ok. sarrimtir kristall kukun bulib, suvda deyarli erimaydi, spirtida kam eriydi.

XLOZEPID. XLORDIAZEPOKSID

Chlozepidum. Chlordiazepoxidum

4- oksa-7- xlor-2- metilamino-5- fenil-ZN-1,4-benzodiazezin



$C_{16}H_{14}ClN_3O$

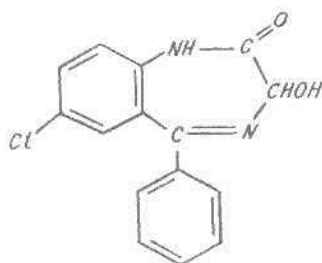
M.M. 299,80

Xlozepid ok yoki och sariq, mayda kristall kukun bulib, suvda deyarli erimaydi, 95% li spirtida kam eriydi.

NOZEPAM. OKSAZEPAM

Nozepamum. Oxazepamum

7- xlor-1,3- digidro-3- oksi-5- fenil-2N-1,4-benzodiazezinon-2



$C_{15}H_{11}ClN_2O_2$

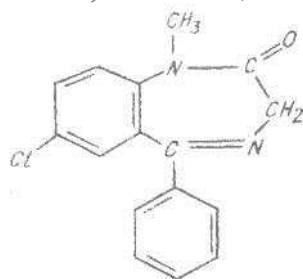
M.M. 286,72

Nozepam xidsiz, ok yoki biroz sarrimtir mayda kristall kukun bulib, suvda deyarli erimaydi, 95% li spirtida kam eriydi, xloroformda kiyin eriydi, efirda esa erimaydi.

DIAZEPAM. SIBAZON (SEDUKSEN).

Diazepam Sibazonum

7- xlor-2-3- digidro-1 - metil-5- fenil-1N-1,4-benzodiazezinon-2



$C_{15}H_{13}ClN_2O$

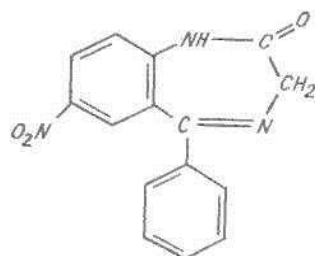
M.m. 284,74

Diazepam ok yoki biroz sarrimtir, mayda kristall kukun bulib, suvda deyarli erimaydi, 95% li spirda kiyin eriydi.

NITROZEPAM. NEOZEPAM

Nitrozepamum

7- nitro- 1.3-digidro-5- fenil-2n-1,4- benzodiazepinon-2



$C_{15}H_{11}N_3O_3$

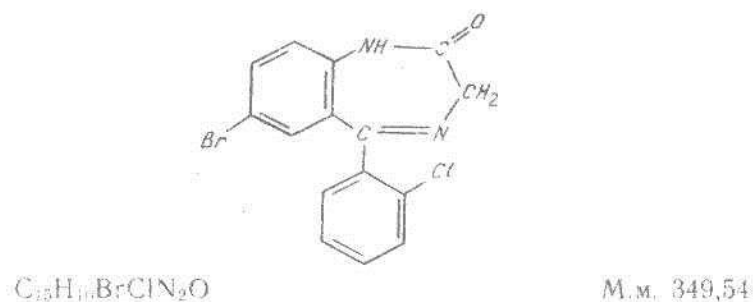
M.m. 281,27

Nitrozepam xidsiz, och sarik. rangli kristall kukun bulib, suvda deyarli erimaydi, 95% li spirt va efirda kam eriydi, xloroformda kiyin eriydi.

FENAZEPAM

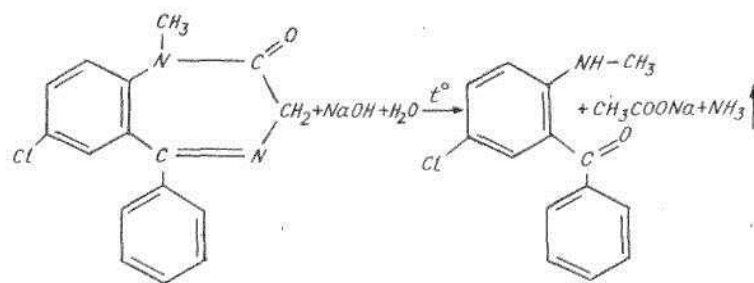
Phenazepamum

7-brom-5- (orto-xlorfenil)-2,3- digidro-1N-1,4-benzodiazepinon-2



Fenazepam ok. yoki biroz och sarrish rangli kristall kukun bulib, suvda va efirda deyarli erimaydi, 95% li spirtda kam eriydi, xloroformda kiyin eriydi. 225—230°S xaroratda suyuklanadi.

1,4-benzodiazepin gurux, preparatlar kimyoviy tuzilishi jixatidan bir-biriga yaqin bulganligi uchun ular chinligini aniklashda ba'zi umumiy reaksiya i, i)) dan foydalaiishga imkon beradi. Masalan, ularni baravar mikdorda, kuruk xoldagi natriy gidroksid bilan bulgan aralashmasini kizdirib parchalanilsa, ammiak ajralib chikadi. Uni. odatdagicha xididan yoki suv bilan xullangan kizil lakmus QOG`OZINI kuk rangga buyashi orkali bilinadi. Reaksiyani diazepam misolida kuyidagi tenglama buyicha ifodalash mumkin:

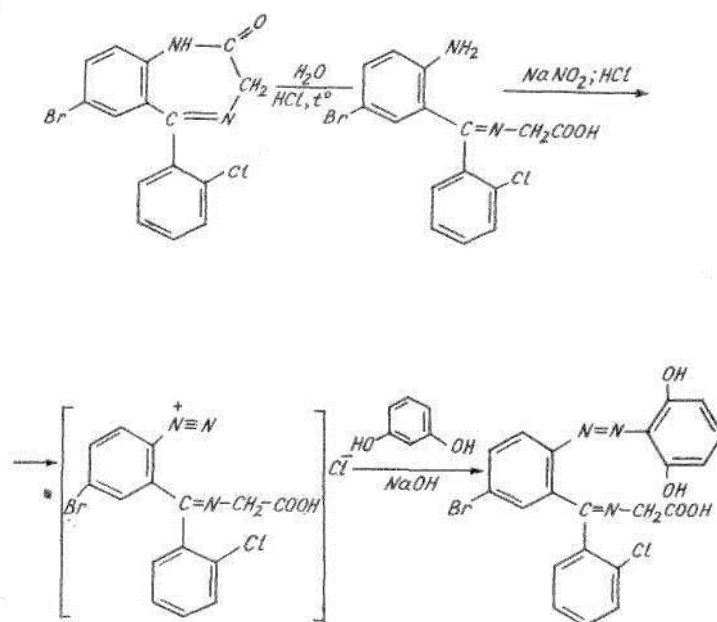


Ushbu reaksiya buyicha nozepamni aniklashda probirka devorlarida yashil rangli DOR paydo buladi, xlozepidda esa yokimsiz izonitril x,idi keladi.

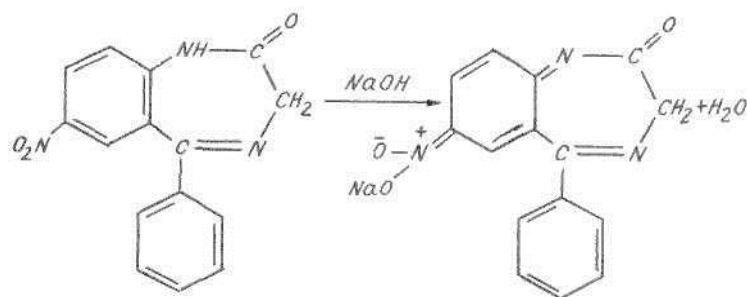
1,4- benzodiazepin kator dori moddalarining chinligi yana azobuyok xosil kiliSH reaksiyasi buyicha aniklanadi.

Ammo diazepamga uxshash molekula tuzilishining bi-rinchi xolatidagi azot, urinbosarlar (SN_3 va boshka) saklagan preparatlar azobuyok xosil kilmaydi. Ushbu reaksiyani amalga oshirishda avval preparatni xlorid kislota bilan kizdirish yordamida gidrolizlab, sungra uni natriy nitrit yordamida diazotirlanadi va keyinchalik fenol yoki aromatik amin xarakterdagi moddalar (rezorsin, r-naftol, N- (1-naftil)-etilendiamin va b.k.) bilan uzaro biriktirib, pushti rangli azobuyok xosil qilinadi.

Reaksiya fenazepam misolida quyidagi tenglama buyicha ifodalanadi:

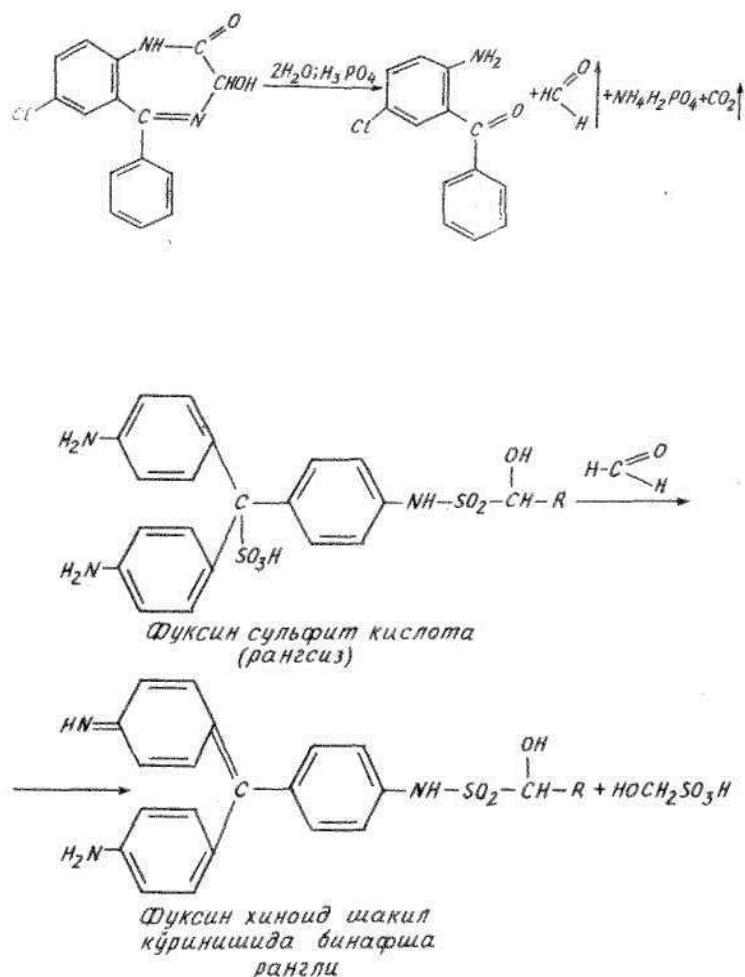


Rezorsin urniga nozepamni aniklashda r- naftol, xlozepid va nitrozepamni animashda N-(1-naftil)-etilendiamin gidroksid ishlatish tavsiya qilinadi. Ba'zi 1,4-benzodiazepin guruh, preparatlar chinligini aniklashda ularning molekula tuzilishidagi xarakterli funksional guruxlar asosida xar kaysisiga xos ayrim reaksiyalardan foydalaniladi. Masalan, nitrozepamni, undagi S_7 xola-tiga birikkan nitrogurux, asosida aniklash mumkin. U xam kupchilik nitroaromatik birikmalarga uxshash natriy gid-roksid eritmasi ta'sirida rangga kiradi. Nitrozepamning natriy gidroksid eritmasi ta'sirida sarik rangining tuk-lashib ketishi, uning psevdonitro tuzga utishi natijasidir.



Nozepamning chinligini aniklashda xususiy reaksiya sifatida uning molekula tuzilishidagi amidokarbinol qismiga oid reaksiyadan foydalaniladi. Buning uchun preparatning spirtidagi eritmasini konsentrlangan fosfat kislota bilan isitilsa, preparatdagi amidokarbinol qismi gidrolizlanib, formaldegid ajratib chikaradi. Keyinchalik uning aralashmaga kushilgan rangsiz

shaklidagi fuksin sulfat kislotasini, binafsha rangli xinoid shaklidagi x.olatga utkazishi orkali bilindi. Reaksiyani quyidagi tenglama buyicha ifodalash mumkin:



Fenazepamning xloroformdagi eritmasiga spirt va bir necha tomchi perxlorat kislotasining 42% yoki 57% li suvdagi eritmasidan kushilsa, suyuqlik yashilrok-sarik rangga buyaladi. U 254 nm tulkin uzunligidagi ultrabinafsha nur okimida yashil ranglanib tovlanadi.

Diazepamning chinligi yupka katlamli xromatografik usul buyicha standart eritma bilan takkoslab aniklanadi. Bunda erituvchi sifatida benzol, etanol va ammiak eritmasidan (10:2:1 nisbatida) iborat aralashma olinadi. Xromatogrammada xosil bulgan DORNI 254 nm tulkin uzunligida ultrabinafsha nur okimida kuriladi va R_f kiymati aniklanadi.

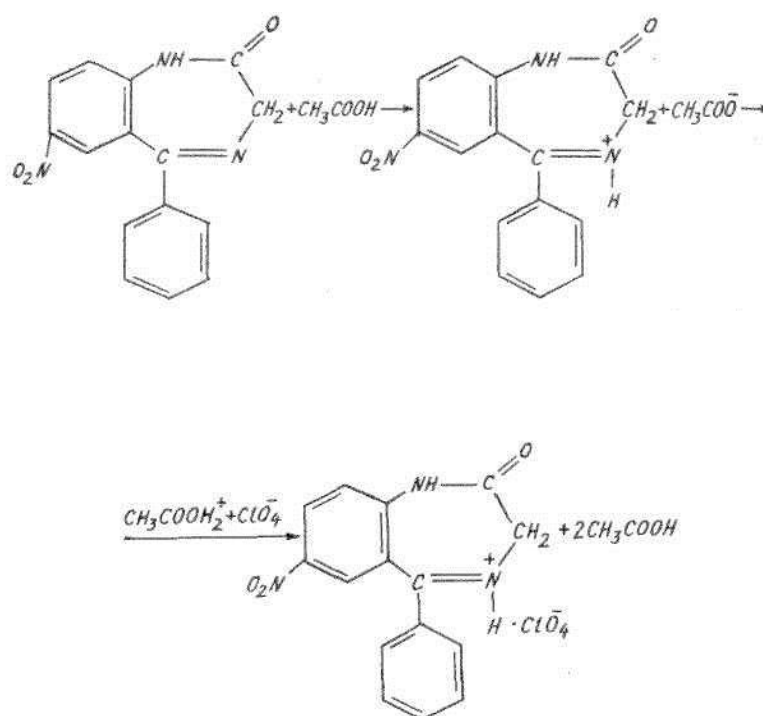
1,4-benzodiazepin gurux, preparatlar tarkibidagi organik birikkan xlor va bromni (fenazepam) Belshteyin usuli buyicha aniklanadi. Bunda mis simchasi ustiga olingan preparat kristalini alangaga tutilsa, uning rangsiz qismini yashil rangga buyaydi. Bu misning galogen bilan uchuvchan tuz x,osil kylishiga asoslangan.

Preparatlar tarkibidagi galogenlarni kislorod atmos-ferasida kuydirish usuli buyicha xam aniklanadi. Bunda preparatni kuydiriladigan kolbaga yutuvchi suyuqlik sifa-tida 6% li vodorod peroksid eritmasi solinadi. Kuydirish jarayoni tamom bulgach, yutuvchi suyuqlik tarkibidagi xlor va brom ionlarini odatdagi reaksiyalar yordamida aniklanadi.

1,4-benzodiazepin guruh preparatlarining chinligini yana spektrofotometrik usul buyicha xam aniklash mumkin. Masalan, nitrozepamning 1 mol/l vodorod xlorid kislota eritmasining metanol bilan bulgan (1:9) aralashmasidagi 0,0005% li eritmasi 230 dan 350 nm tulkin uzunligi sox,asida maksimum nur yutishi 280 nm buladi, xlozepidning xloroformdagi 0,0001% li eritmasining 325 nm tulkin uzunligidagi maksimum nur yutishi kursatkichi 0,380— 0,480 ga teng. Nozepamning spirtdagi eritmasining maksimum nur yutishini 229 va 318 nm tulkin uzunligi soxasida, fenazepamni xloroformdagi eritmasini esa 320 nm tulkin uzunligida aniklanadi.

1,4-benzodiazepin gurux preparatlarning mikdori suv-siz muxitda kislota-asos titrlash usuli buyicha aniklanadi. Bunda xlozepidni aniklashda erituvchi sifatida suvsiz sirka kislota va sirka ангидриди aralashmasi, nozepamni aniklashda sirka ангидриди ishtirokida chumoli kislota, fenazepamni xloroform va sirka ангидрид aralashmasi, nitrozepamni aniklashda esa sirka ангидриди olinadi. Kristallik binafsha indikator ishtirokida perxlorat kislotasining 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.

Reaksiyani nitrozepam misolida kuyidagicha ifodalash mumkin:



1,4- benzodiazepin kator dori moddalarining mikdorini aniklashda spektrofotometrik usuldan xam keng foydalani-ladi. Masalan, diazepamning 0,5% li sulfat kislota saklagan metanoldagi eritmasini 284 nm tulkin uzunlikda, nitrozepamning vodorod xlorid kislota bilan metanol aralashmasidagi eritmasini 280 nm tulkin uzunligida, fenazepamning xloroformdagi eritmasini 320 nm tulkin uzunligida optik zichligini ulchab mikdori aniklanadi.

1,4-benzodiazepin kator dori moddalarining muxim farmakologik kursatkichlaridan biri, ularning kurkuv, xayajonlanish, titrok tutish kabi xolatlarni tuxtatishida-dir. Ular nerv kasalliklarida, psixopatii xolatlarda va uning natijasida kelib chikadigan xayajonlanish, serjaxl-lik va razablanuvchanlik, emotsional charchash va boshka xolatlarda ishlatiladi.

1,4-benzodiazepinning dori sifatida kullanadigan preparatlari kimyoviy tuzilishlari bilan bir-biriga uxshash bulsada, ularning ba'zi kasalliklarda ta'sir kuchi xar xildir. Masalan, nitrozepamda yukorida kursatilgan xususiyatlardan tashkari, unda uxlatuvchi ta'sir birmuncha kuchli aks etgan. SHuning uchun xam uni asab buzilishi natijasida kelib chikadigan uykusizlikda tavsiya qilinadi. Xlozepidni tashvishlanish, xayajonlanish, betokatlik (be-zovtalanish), uykusizlik va boshka nevrotik xollarda, shuningdek miozit, artrit, ekzema va boshka teri kasalliklarida kullanadi. Odatda uni 0,005—0,01 g dan ichiriladi. Preparat sarik kobik bilan koplangan tabletkalarda 0,005 g dan chikariladi.

Diazepamning farmakologik ta'siri va ishlatilishi xlozepidga uxshashdir. Ammo ba'zi kasalliklarda birmuncha kichik dozada bulsada faol ta'sir kursatadi. Uni 0,005 g dan tabletkalarda va 0,5% li eritma xolida 2 ml dan ampulalarda chikariladi.

Nozepam xlozepid va sibazonga nisbatan kam toksikligi bilan farklanadi. Uni tabletkalarda 0,01 g dan chikariladi.

Fenazepam kuchli trankvilizator ta'sirga ega. U shu xossasi bilan boshka trankvilizatorlardan birmuncha ustun turadi. Fenazepam yana titrokka karshi va uxlatuvchi ta'sir kursatadi. Uni tabletkalarda 0,0005—0,001 g va 0,0025 g dan chikariladi.

1,4- benzodiazepin gurux, preparatlarni yorurlik tushmaydigan QORONG`I va quruq joylarda, «B» ro`yxati buyicha saklanadi.

Nazorat savollari

1. Azepin, benzodiazepin va oksazin hosilalari tasniflanishi?
2. Azepin, benzodiazepin va oksazin hosilalari tahlili usullarini ayting
3. Sifatiga qo'yiladigan talablar?
4. Oxazepam va fenazepamning tibbiyotda ishlatilishi?
5. Diazepam va nitrozepamning tahlil usullari va tibbiyotda ishlatilishi.

Foydalanilgan adabiyotlar

1. A.N.Yunushodjaev, Q.A.Ubaydullaev va b. Dori vositalarini zamonaviy tahlil usullari. Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Ibodov A.Yu. Farmatsevtik kimyo. I va II tom., Toshkent, Abu Ali ibn Sino, 1996 y.
3. Belikov V.G. Farmatsevticheskaya ximiya, M., "MEDpress-inform", 2009 g.
4. Arzamastsev A.P. Farmatsevticheskaya ximiya, M., "GEOTAR-Media", 2008 g.
5. Davlat farmakopeyasi XI nashr, T 1,2 M. 1987, 1990 y.
6. H. Fry, S. Ketteridge, S. Marshall. A Handbook for Teaching and Learning in Higher Education. Enhancing Academic Practice. Third edition. New York. 2009. -544 p. ISBN 0-203-89141-4
7. Vassiliou A, and at all. Report to the European Commission on. New modes of learning and teaching in higher education. Luxembourg. 2014. ISBN: 978-92-79-39789-9 doi:10.2766/81897
8. Brown S. Learning, Teaching and Assessment in Higher Education: Global Perspectives. 2015. UK.-345p.

III. LABORATORIYA MASHG'ULOTLAR UCHUN MATERIALLAR

1-LABORATORIYA MASHG'ULOT: Dori moddalarining umumiy farmakopeyaviy tahlil usullari. Dori moddalarni tasvirlanishi va eruvchanligini aniqlash. Dori moddalarini umumiy va xususiy sifat reaksiyalari.

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....20 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa
3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 20 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....100 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 20 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi boyicha baxolash 10 daqiqa
7. Uyga vazifa berish.....10 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Asosiy matn

Farmakopeya dori vositalarining sifatli tayyorlanishini, sifat va miqdoriy nazoratni belgilovchi, nomlanishi va saqlash sharoiti ko'rsatilgan davlat standartlari yigindisidir. Davlat farmakopeyasi farmakopeya maqolalari, umumiy fizikaviy – kimyoviy, kimyoviy va biologic tahlil usullari, qo'llaniladigan reaktivlar, titrlangan eritmalar, indiqatorlar va dori vositalariga bo'lgan umumiy talablar va me'yoriy hujjatlar haqidagi ma'lumotlar tuplami bo'lib, qonuniy makomga ega bo'lgan hujjatdir.

Dori moddalarning tasvirlanishi deganda unug rangi, hidi, mazasi, hamda kukun kristallarining shaklini visual aniqlash tushiniladi.

Dori moddalarning eruvchanligi deganda ularning Davlat farmakopeyasi talabiga ko'ra turli erituvchilarda erish hossasi tushuniladi.

Qaysi erituvchida moddaning qay tarzda erishi me'yoriy hujjatda keltiriladi. Odatda moddaning eruvchanligi ma'lum darajada uning tozaligini ham belgilaydi. Lekin eruvchanlik moddaning tozaligi ko'rsatkichi hisoblansa, farmakopeya maqolasida bu haqda mahsus ko'rsatiladi.

Farmakopeyada moddaning eruvchanligini belgilash uchun shartli atamalar qabul qilingan bo'lib, ular jadvalda keltirilgan.

Dori moddalarining eruvchanligi	1 g moddaning erishi uchun kerak bo'lgan erituvchining hajmi (ml hisobida)
<i>Juda oson eriydi</i>	<i>1 ml gacha</i>
<i>Oson eriydi</i>	<i>1 ml dan 10 ml gacha</i>
<i>Eriydi</i>	<i>10 ml dan 30 ml gacha</i>
<i>Mo'tadil eriydi</i>	<i>30 ml dan 100 ml gacha</i>
<i>Kam eriydi</i>	<i>100 ml dan 1000 ml gacha</i>
<i>Juda kam eriydi</i>	<i>1000 ml dan 10000 ml gacha</i>
<i>Amalda erimaydi</i>	<i>10000 ml dan ko'p</i>

Aniqlash tartibi:

Erituvchining o'lchab olingan miqdoriga dori moddasining tortib olingan miqdori solinib, 200S haroratda 10 minut davomida chayqatiladi. Bunda modda dastlab maydalab olingan bo'lishi ham mumkin.

Erishi uchun 10 minutdan ko'p vaqt kerak bo'ladigan, sekin eriydigan moddalar uchun 300S gacha suv hammomida isitishga yo'l qo'yiladi. Bunda eritmani 20 ± 20 S gacha sovitib, 1-2 minut chayqatilib, so'ng kuzatiladi.

Sekin eriydigan dori moddalar uchun eruvchanlikni aniqlash sharoiti mahsus maqolada ko'rsatiladi. Agar eritmaga nupHing to'g'ri tushish holatida oddiy ko'z bilan qaralganda moddaning erimay qolgan zarrachalari ko'rinmasa, dori moddasi erigan hisoblanadi.

Eritilganda tiniq bo'lmagan eritma hosil qiluvchi dori moddalar uchun me'yoriy texnik hujjatda tegishli ko'rsatma beriladi.

Topshiriqlar va masalalar

1. DF X bo'yicha "Eruvchanlik" termini deganda nimani tushunasiz?
2. DF X va DF XI da keltirilgan shaartli terminlarning nomlarini va erituvchi – modda nisbatini tushuntirib bering.
3. "Mo'tadil eriydi " deganda nimani tushunasiz?
4. DF X va DF XI da keltirilgan "Eruvchanlik" bo'yicha talablarning o'xshashligi va farqini tushuntiring.

Keys to'plami.

Keysni bajarish bosqchilari va topshiriqlar:

1. Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo'llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

Laboratoriya ishning maqsadi: Dori moddalarining umumiy farmakopeyaviy tahlil usullari.

Dori moddalarni tasvirlanishi va eruvchanligini aniqlash. Dori moddalarini umumiy va xususiy sifat reaksiyalarini o'rgatishdan iborat.

Mazmun va kutilayotgan natija: Dori moddalar tahlilida farmakopeyaviy usullarni qo'llash, farmakopeyada keltirilgan terminlar bo'yicha ishlash. Umumiy va xususiy sifat reaksiyalarini dori moddasini tahlilida qo'llashni o'rganish lozim.

Laboratoriya ishning rejasi

1. Dori moddalarining tashqi ko'rinishini vizual aniqlash.
2. Dori moddalarining eruvchanligini aniqlash (farmakopeya bo'yicha).
3. Dori vositalar chinligini aniqlashda qo'llaniladigan fizik va kimyoviy usullar to'q'risida tushuncha
4. Fizikaviy usullarning ahamiyati
5. Noorganik va organik tuzilishdagi dori moddalar chinligini aniqlashning umumiy va xususiy sifat reaksiyalari.

Ishning maqsadi: «Dori moddalarini tashqi ko'rinishi, eruvchanligi, umumiy va hususiy sifat reaksiyalari bo'yicha tahlili»ni olib borish. Berilgan dori moddalarini bosqichma-bosqich tahlilini olib borish ishlari haqida talabalarga ma'lumot berish.

Tadqiqot ob'ekti: magniy sulfat, kaltsiy glyukonat natriy hlorid

Jarayonning asosiy bosqichlari va tadqiqotni olib borilishi:

Magniy sulfat. Magnesii sulfas. M.m. 246,43

Tashqi ko'rinishi. Prizmatik rangsiz kristallar, xavoda uchuvchan. Achchiq — sho'r tamli.

Eruvchanligi. Bir qism suvda, 0,3 qism qaynoq suvda eriydi, 96 % spirtida amalda erimaydi.

Chinligi. Preparat magniy va sulfatlarga xos reaksiyalar beradi.

Kaltsiy glyukonat.

Tasvirlanishi. Xidsiz va mazasiz, donador yoki kristalik kukun.

Eruvchanligi. 50 qism suvda sekin eriydi, 5 qism suvda eriydi, xloroform va efirda amalda erimaydi.

Chinligi. 1:50 nisbatda tayyorlangan eritma kaltsiyga xos reaksiya beradi.

5 ml eritmaga 2 tomchi FeCl_3 qo'shilganda och-yashil rang xosil bo'ladi.

Natriy hlorid

Tekshirish natijasida olingan natijalarni tahlil qilish va hisoblash;

O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi;
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml va 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindirlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
- ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallashtirish va idishlarni zararsizlantirish shart;

· kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralarini qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlami ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkafida 110^0 - 140^0 C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая хімія /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Хархіе, НФаУ, Золоті сторіпки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харюв, НФаУ «Золоті сторіпки», 2001.

2-LABORATORIYA MASHG'ULOT: Dori moddalar eritmalarining tiniqligi, loyqaligi va ranglilik darajasini aniqlash. Dori moddalarining tozaligini aniqlash. Ruksat etilgan va etilmagan yot moddalar chegarasi..

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....20 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa

3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 20 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....100 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 20 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi boyicha baxolash 10 daqiqa
7. Uyga vazifa berish.....10 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Asosiy matn

Dori moddalar eritmalarining tiniqligi tekshiriluvchi eritmani erituvchi bilan solishtirish orqali aniqlanadi.

Loyqalik darajasini aniqlash uchun tekshiriluvchi eritma tegishli loyqalik etaloni bilan solishtiriladi. Solishtirish 40 Vt li elektr chirog'i yorug'ligida, qora fonda, nurning to'g'ri tushish holatida amalga oshiriladi.

Eritmalarining loyqalik darajasini aniqlash uchun loyqalik etalonlaridan foydalaniladi.

Eritmalarining rangsizligi, ularni erituvchi bilan solishtirib aniqlanadi. Solishtirish oq fonda, nurning qaytish holatida (probiraning o'qi bo'ylab) kuzatiladi.

Dori moddalar eritmalarining ranglilik darajasini aniqlash tekshiriluvchi eritmaning rangini tegishli etalon eritmasining rangi bilan solishtirish orqali amalga oshiriladi.

Tekshiriluvchi va etalon eritmalar teng hajmda olinib, kuzatish hira oq fonda, nurning qaytish holatida, bir xil o'lchamli probirkalarda bajariladi.

Dori moddalarning tozaligini aniqlash farmatsevtik tahlilning eng muhim bosqichlaridan biri bo'lib, barcha dori moddalari qanday usul bilan olinishidan qat'iy nazar tozaligi tekshirib ko'riladi. Yot aralashmalar ikki turga bo'linib, ularning birinchi turi dori moddaning fiziologik faolligiga ta'sir etsa, ikkinchi turi deyarli ta'sir etmay, dori moddaning qay darajada tozaligini ko'rsatadi. Lekin dori moddasi tarkibida ularning ko'p miqdorda bo'lishi uning faolligini kamaytirgani uchun farmakopeya maqolasi talabiga ko'ra bu aralashmalarining miqdoriy chegaralari aniq- lanishi lozim. Yot aralashmalar bilan dori moddaning ifloslanib qolish sabablari turli—tuman bo'lib, ulardan eng muhimlari quyidagilardir:

— dori moddalarni olishda ishlatiladigan boshlang'ich mahsulotlar yetarli darajada tozalanmaganligi;

— sintez jarayonida reaksiya mahsulotlarining yetarli darajada tozalanmaganligi;

— dori moddasining olinishi jarayonida ishlatiladigan uskunalar tarkibidan metal kationlarining dori modda tarkibiga qo'shilib qolishi;

— sintez jarayonida ko'zda tutilmagan qo'shimcha aralashmalarining hosil bo'lishi;

—dorivor o'simlik homashyosi yoki hayvonlar organlaridan dori modda olinishi jarayonining reglamentga ko'ra olib borilmaganligi;

— dastlabki maxsulot tarkibidagi begona moddalar tarkibidagi birikmalarning ekstraksiyalanishi;

— saqlash jarayonida dori moddasining o'zgarishi.

Dori moddalarning tozaligini aniqlash uchun qo'llaniladigan usullar sezgir, o'ziga xos, qaytariluvchan va ruxsat etilgan yot aralashmalarining miqdoriy chegaralarini aniqlash uchun yaroqli bo'lishiga ahamiyat beriladi.

Tahlil qilinayotgan dori moddasidagi aralashmaning maksimal miqdorini aniqlashning ikki usuli mavjud.

Ulardan biri etalon eritma bilan solishtirishga asoslangan bo'lib, bunda u yoki bu reaktiv ta'sirida bir xil sharoitda hosil bo'lgan rang yoki loyqalanish kuzatiladi.

Ikkinchi usulda yot aralashmaning yo'qligi tekshirilib, bunda sezgirligi nisbatan kamroq bo'lgan sifat reaksiyalaridan foydalaniladi. Ikkala usulda ham tahlil xatoligi 10% atrofida bo'lishi mumkin.

Dori moddalarning tozaligini aniqlash jarayonini tezlashtirish va yuqori aniqlikka erishish maqsadida Davlat Farmakopeyasida etalon eritmalaridan foydalanish tavsiya etiladi.

Etalon — aniqlanuvchi yot aralashmaning ma'lum miqdorini saqlagan eritma bo'lib, ularning bor yoki yo'qligi etalon eritmasiga va tekshiriluvchi dori moddasi eritmasiga tegishli reaktivning ma'lum miqdori qo'shilsa, yuzaga kelgan o'zgarishni kolorimetrik, nefelometrik yoki boshqa usullar bilan solishtirish orqali aniqlanadi.

Dori moddalarning tozaligi tekshirilganda farmakopeyada keltirilgann umumiy ko'rsatmalarga qat'iy rioya qilinib, bunda suv va boshqa foydalanilgan reaktivlarda aniqlanishi lozim bo'lgan ionlarning bo'lmasligi, probirkalar rangi va o'lchamlarining bir xilligi, aniqlanuvchi modda 0,001 g aniqlikda tortib olinishi, tekshiriluvchi va etalon eritmalarga reaktivlarning bir vaqtda va barobar miqdorda qo'shilishi kerak. Hosil bo'lgan loyqalanish qora fonda, nurning tushish holatida, rang esa oq fonda, nurning qaytish holatida kuzatiladi.

Ruxsat etilmagan yot aralashmani aniqlash tekshiriluvchi eritmaga asosiy reaktivdan boshqa barcha reaktivlar solinib, eritmani teng ikkiga bo'linadi va bir qismiga asosiy reaktiv qo'shish orqali amalga oshiriladi. Bunda eritmaning ikkala qismida ham o'zgarish kuzatilmaligi lozim. Ba'zi hollarda reaktivni qo'shish tezligi, tartibi va reaktiv qo'shilgandan song ma'lum vaqt o'tishiga ham ahamiyat beriladi.

Tayyor dori turlari ishlab chiqarishda to'ldiruvchilar, yordamchi moddalar va erituvchilarning toza bo'lmasligi ham yot aralashmalar bilan ifloslanish sababi bo'lishi mumkin va ishlab chiqarishda ularning tozaligi ham muhim hisoblanadi.

Dori moddaning farmakopeya maqolasida ko'rsatilgan yot aralashma miqdor chegarasining foizi quyidagi formula yordamida hisoblanadi:

$$X = \frac{C \cdot 100 \cdot V}{a \cdot V_1}$$

C — aniqlanuvchi ionning etalon eritmadagi foiz miqdori;

a — dori moddaning tortib olingan miqdori;

V — dori modda eritmasining hajmi;

V_1 — dori modda eritmasining tahlil uchun olingan hajmi.

Etalon eritmalarini tayyorlash uchun 0,001 g aniqlikda tortib olingan dastlabki modda ma'lum hajmli (Davlat Farmakopeyasida ko'rsatilgan) o'lchov kolbasida eritiladi (A eritma). Ulardan suv bilan suyultirib B va V eritmalar tayyorlanadi (ishchi eritma). Aniqlanuvchi ionning ishchi eritmadagi konsentratsiyasi reaksiya sezgirligiga bog'liq.

Ruxsat etilgan yot aralashmalarni aniqlash maqsadida

ishlatiladigan etalon eritmalar

Etalon turi (ion)	Etalon tayyorlangan modda	C mg/ml	C%	Reaktiv	Reaksiya sezgirligi mg/ml
Cl ⁻	NaCl	0,002	0,0002	AgNO ₃	0,0005
SO ₄ ⁻²	K ₂ SO ₄	0,01	0,001	BaCl	0,003
NH ₄ ⁺	NH ₄ Cl	0,002	0,0002	Messler reaktivi	0,0003
Ca ⁺²	CaCO ₃	0,03	0,003	(NH ₄) ₂ C ₂ O ₄	0,0035
Fe ⁺³	FeNH ₄ (SO ₄) ₂ ·12H ₂ O	0,003	0,0003	Sulfosalitsil kislotasi	0,00005
Zn ⁺²	ZnO	0,005	0,0005	K ₄ [Fe(CN) ₆]	0,001
Pb ⁺²	Pb(CH ₃ COO) ₂ ·3H ₂ O	0,0005	0,00005	Na ₂ S	0,0005

Masala va misollar

1. Dori moddalar tarkibidag yot moddalar foiz miqdori berilgan. Nima uchun, tushuntirib bering.
2. Yot aralashmalar uchun ruxsat etilgan va ruxsat etilmagan bo'lad. Nimaga ekanligini tushuntiring.
3. Yot aralashmalarni dori moddasi tarkibiga tushib qolish sababini ko'rsating
4. Natriy tiosulfat tarkibida xlor ionlarini aniqlash uchun dori moddasidan 1,0 g olish kerak. Buning uchun qo'l tarozisini ishlatish maqsadga muvofiq bo'ladimi?
5. Nima sababdan 0,9% izotonik natriy xlorid eritmasi tarkibida K⁺ ionlari ruxsat etilmagan aralashmalarga kiradi?

Keys to'plami.

Keys echimi uchun taklif etilgan g'oyalar taqdimoti uchun chizma namunasi

Muammo (asosiy va kichik muammolar)	Echim	Natija

Laboratoriya ishning maqsadi: Dori moddalar eritmalarining tiniqligi, loyqaligi va ranglilik darajasini aniqlash. Dori moddalarining tozaligini aniqlash. Ruxsat etilgan va etilmagan yot moddalar chegarasi aniqlash.

Mazmun va kutilayotgan natija: Dori moddalar tahlilida farmakopeyaviy usullarni qo'llash. Dori moddalar eritmalarining tiniqligi, loyqaligi va ranglilik darajasini aniqlashda etalon eritmalarini tayyorlashni o'rganish. Ruxsat etilgan va etilmagan yot moddalar chegarasi aniqlash]]y bilish.

Laboratoriya ishning rejasi

1. Dori moddalar eritmalarining tiniqligi va loyqaligini aniqlash
2. Dori moddalar eritmalarining ranglilik darajasini aniqlash.
3. Dori moddalarining tozaligini aniqlash.
4. Ruxsat etilgan va etilmagan yot moddalar chegarasini aniqlash.

Ishning maqsadi: Dori moddalar eritmalarining tiniqligi, loyqaligi va ranglilik darajasini aniqlash. Dori moddalarining tozaligini aniqlash. Ruxsat etilgan va etilmagan yot moddalar chegarasi aniqlashni o'rganish. Berilgan dori moddalarini bosqichma-bosqich tahlilini olib borish ishlari haqida talabalarga ma'lumot berish.

Tadqiqot ob'ekti: magniy sulfat, kaltsiy glyukonat natriy hlorid

Jarayonning asosiy bosqichlari va tadqiqotni olib borilishi:

Dori moddasi	Eritmani tayyorlash	Eritmaning tiniqligi va loyqalik darajasi	Eritmaning rangliligi va rangsizlik darajasi
Natriy xlorid	16,0 g preparatni 160 ml suvda eritiladi	Tiniq	Rangsiz
Natriy gidrokarbonat	0,5 g moddani 10 ml suvda eritiladi	№ 4 etalondan oshmasligi	
Magniy sulfat	2,0 g dori moddani 20 ml suvda eritiladi va 5 daqiqa davomida qizdiriladi	Tiniq	Rangsiz
Benzoy kislota	1 g moddani 10 ml natriy karbonat eritmasida eritiladi	Tiniq	Rangsiz

Текширувлар натижасида олинган натижаларни тахлил қилиш ва ҳисоблаш;

Ўқув-тадқиқот ишлари асосида хулосалар чиқариш ва баённомаларни расмийлаштириш.

Асбоб ва ускуналар. Тадқиқот ишларини олиб борилиши учун қуйидагилар зарур:

- электрон тарози;
- 25мл, 50мл, 100мл, 200мл, 250 мл и 500 мл ли ўлчов колбалар;
- пробиркалар, цилиндрлар, конуссимон колбалар;
- фильтр қоғози;
- реактивлар;
- эритувчилар.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
- ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallash va idishlarni zararsizlantirish shart;

· kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralarini qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlami ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkafiga 110^0 - 140^0 C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая хімія /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Хархіе, НФаУ, Золоті сторінки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харков, НФаУ «Золоті сторінки», 2001.

3-LABORATORIYA MASHG'ULOT: Uchuvchan moddalar va suvni aniqlash usullari. Kaliy bromid, kaltsiy laktat, natriy sitrat, natriy xlorid.

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....20 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa
3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 20 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....100 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 20 daqiqa

6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi bo'yicha baxolash 10 daqiqa

7. Uyga vazifa berish.....10 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Asosiy matn

Dori moddasi tarkibidagi suvni distillatsiya usuli bilan aniqlash

Aniqlash maxsus uskunada amalga oshirilib, bu uskuna 250—500 ml hajmli yumaloq tubli kolba, 10 ml li graduirlangan probirka holdagi yig'uvchi idish va sovitgichdan iborat (5-rasm). Kolbaga 10—20 g modda, 100 ml toluol yoki ksilol, bir necha bo'lak g'ovak plastinka solinib, elektr plitka yoki qum hammomida qaynaguniga qadar qizdiriladi. Qaynatish kondensirlangan erituvchi sovitgichda yig'ilib qolmaydigan darajada, ya'ni bir soniyada yig'uvchi probirkaga 2—4 tomchi suyuqlik tushadigan holatda olib borilib, yig'uvchi idishdagi suv qatlami o'zgarmagunicha davom ettiriladi.

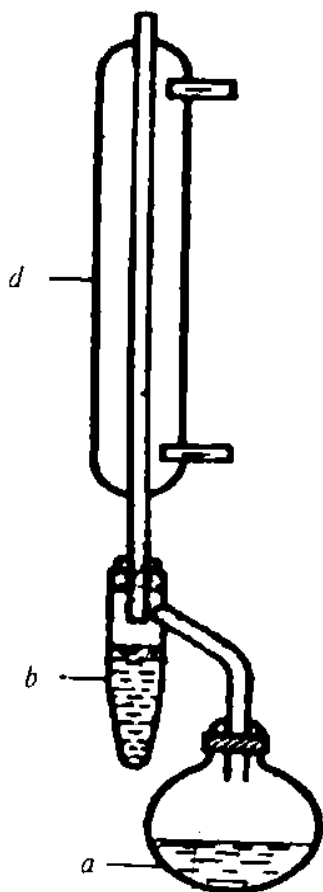
Yig'uvchi kolbadagi suyuqlik xona haroratigacha sovitilgach, undagi suvning hajmi belgilab olinib, tegishli hisob qilinadi:

$$x = \frac{V \cdot 100}{a}$$

x —aniqlanuvchi moddadagi suvning % miqdori;

V —yig'uvchi idishdagi suvning hajmi;

a —aniqlanuvchi moddaning tortib olingan miqdori;

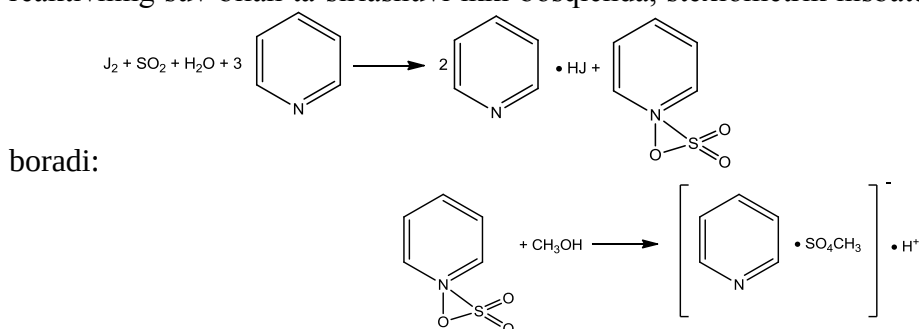


5-rasm. Distilyatsiya usuli bilan dori moddalar tarkibidagi suvni aniqlash uskunasi.

a —yumaloq tubli kolba; b —haydalgan suvni yig'uvchi idish; d —sovitgich.

Karl Fisher reaktivi bilan titrlash usuli

K.Fisher reaktivi oltingugurt (IV) oksidi, yod va metil spirtidagi piridindan iborat bo'lib, reaktivning suv bilan ta'sirlashuvi ikki bosqichda, stexiometrik nisbatda quyidagi tenglama bo'yicha



K. Fisher reaktivi yordamida turli erituvchilar, uchuvchan birikmalar, organik va anorganik moddalar tarkibidagi suv miqdorini tez va aniq tekshirish mumkin. Shuningdek, modda tarkibidagi gigroskopik va kristallizatsion suv miqdori ham aniqlanadi.

Bu usulda foydalaniladigan erituvchi va reaktivlar o'ta gigroskopik bo'lganligi sababli ularga havo tarkibidagi namlik ta'sir qilmaydigan choralarni ko'rish lozim.

Titrlash uskunasi kalsiy xlorid yoki silikagel solingan quritish naychasi bilan himoyalangan byuretka, reaktiv quyilgan idish, byuretka bilan tutashtirilgan va quritish naychasi bilan himoyalangan titrlash kolbasidan iborat bo'lib, titrlash kolbasi magnit chayqatgich yordamida yoki mexanik ravishda chayqatib turiladi.

Aniqlash tartibi:

Taxminan 0,03—0,05 g suv saqlagan dori moddaning aniq miqdori 100 ml hajmli quruq kolbaga solinib, 5 ml metil spirtida eritiladi va 1 minut davomida chayqatilib, K.Fisher reaktivi bilan titrlanadi. Titrlash oxiri eritmaning sariqdan qizil-qo'ng'irga o'tishi yoki elektrometrik titrlash bilan aniqlanadi. Elektrometrik usul bilan titrlanganda ekvivalent nuqtada elektrodlar orasidagi elektr toki butunlay tugab, aniqlash grafigini chizishga ham ehtiyoj qolmaydi.

Nazorat tajribasi 5 ml metil spirtini K.Fisher eritmasi bilan titrlash yordamida bajarilib, suvning foiz miqdori quyidagi formula bilan hisoblanadi:

$$x = \frac{(a - b) \cdot T \cdot 100}{d}$$

a — K.Fisher reaktivining asosiy tajriba uchun sarf bo'lgan hajmi;

b — nazorat tajribasiga sarflangan K.Fisher reaktivining hajmi;

d — dori moddasining grammlardagi miqdori;

T — K.Fisher reaktivining titri.

Keys to'plami.

- Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo'llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

Laboratoriya ishning maqsadi: Uchuvchan moddalar va suvni aniqlash usullarini o'rgatishdan iborat.

Mazmun va kutilayotgan natija: Dori moddalar tahlilida Uchuvchan moddalar va suvni aniqlash

Laboratoriya ishning rejasi

1. Uchuvchan moddalar va suvni aniqlash. Quritish usuli
2. Dori moddasi tarkibidagi suvni distillatsiya usuli bilan aniqlash
3. Karl Fisher reaktivi bilan titrlash usuli

Ishning maqsadi: Uchuvchan moddalar va suvni aniqlash usullari haqida talabalarga ma'lumot berish.

Tadqiqot ob'ekti: kaliy bromid, kaltsiy laktat, natriy sitrat, natriy xlorid

Jarayonning asosiy bosqichlari va tadqiqotni olib borilishi:

Moddaning aniq miqdorini avvaldan quritilgan va tortib olingan byuksga solinib, doimiy og'irlikkacha quritiladi. Quritish sharoiti, harorati, olinishi lozim bo'lgan modda miqdori tegishli xususiy farmakopeya maqolasida ko'rsatiladi. Agar quritish qizdirish orqali amalga oshirilsa, qopqog'i ochiq holda byuks eksikatorga solinib, 50 minut davomida sovitilgach, qopqog'i berkitilib tortiladi. Birinchi tortishda (agar xususiy farmakopeya maqolasida maxsus ko'rsatma bo'lmasa) 2 soat quritiladi. Keyingi tortishlar esa 1 soat davomida quritilgach bajariladi. Modda tarkibidagi uchuvchan moddalar yoki suvning miqdori quyidagi formula yordamida hisoblanadi:

$$x = \frac{a - b}{a} \cdot 100;$$

bunda **a**—moddaning quritishdan avvalgi massasi;

b—moddaning quritilgandan keyingi massasi.

Текширувлар натижасида олинган натижаларни тахлил қилиш ва ҳисоблаш;

Ўқув-тадқиқот ишлари асосида хулосалар чиқариш ва баённомаларни расмийлаштириш.

Асбоб ва ускуналар. Тадқиқот ишларини олиб борилиши учун қуйидагилар зарур:

- электрон тарози; analitik tarozi
- 25мл, 50мл, 100мл, 200мл, 250 мл и 500 мл ли ўлчов колбалар;
- пробиркалар, byuks цилиндрлар, конуссимон колбалар;
- фильтр қоғози;
- реактивлар;
- эритувчилар.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
- ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallash va idishlarni zararsizlantirish shart;
- kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralarini qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlami ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkafiga 110^0 - 140^0 C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Masala, savollar va misollar

1. DF da keltirilgann dori moddalar tarkibida suv va uchuvchan moddalarni aniqlash usullarini keltiring.
2. Qaysi sharoitda og'irlik doimiy deb bo'ladi.
3. Qaysi kimyoviy moddalarni K.fisher reaktivi bilan aniqlab bo'lmaydi.
4. Dori moddalari tarkibida K.Fisher reaktivi bilan suvni aniqlash metodini aytib bering.
5. Ikkinchi marta quritishdan keyin byukslar farqi 0,0004 g ni tashkil qildi. Suv va uchuvchan moddalarni shu usul bilan aniqlab bo'ladimi? Doimiy og'rlik termini nimani angalatadi?

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая химия /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ, Золоті сторінки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ «Золоті сторінки», 2001.

4-LABORATORIYA MASHG'ULOT: Dori moddalar suyuqlanish va qaynash haroratini aniqlash.. Mentol

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....	20
daqiqa	
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....	20 daqiqa

3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 20 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....100 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 20 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi boyicha baxolash 10 daqiqa
7. Uyga vazifa berish.....10 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Asosiy matn

Moddaning suyuqlanish harorati deganda suyuqlanishning boshlanishi (erigan moddaning dastlabki tomchisi hosil bo'lishi) bilan suyuqlanishning tugashi (moddaning to'la suyuqlanishi) orasidagi harorat tushuniladi.

Dori moddasining kuzatilgan suyuqlanish harorati uning me'yoriy texnik hujjatda ko'rsatilgan suyuqlanish haroratiga mos kelishi lozim. Aksariyat hollarda suyuqlanish harorati oralig'i 2°C dan ortiq bo'lmasligi talab etiladi.

Suyuqlanishning boshlanish harorati yoki tugashi harorati noaniq bo'lgan taqdirda, suyuqlanishning boshlanishi yoki tugashi harorati aniqlanadi.

Qizdirish jarayonida parchalanib ketadigan moddalar uchun parchalanish harorati aniqlanib, bunda modda suyuqlanganida rangining o'zgarishi yoki ko'pirib ketishi kuzatiladi.

Davlat farmakopeyasining XI nashrida suyuqlanish haroratini aniqlashning 4 xil usuli keltirilgann.

1- **usul:** qizdirishga chidamli, oson maydalanadigan qattiq moddalar uchun.

1a- **usul:** qizdirishga chidamsiz, oson maydalanadigan qattiq moddalar uchun.

2, 3 - **usul:** oson maydalanib kukun hosil qilmaydigan, yog', mum, parafin, vazelin va smolalar uchun.

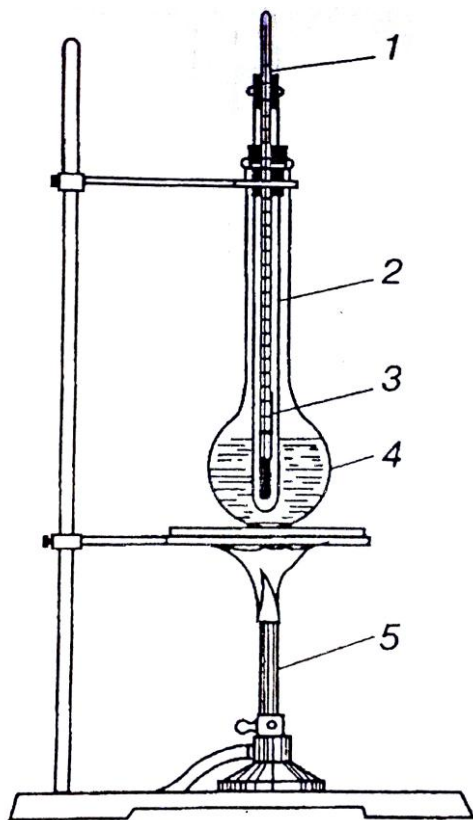
1-, 1 a- va 2 - usullar bilan suyuqlanish harorati ikki turdagi uskunalar yordamida aniqlanadi.

Birinchii turdagi uskuna 20°C dan 360°C oralig'idagi suyuqlanish haroratini aniqlash uskunasi elektr toki bilan qizdirishga mo'ljallangan PTP pribori deb ataladi, u quyidagi qismlardan iborat (1-rasm):

- 1) boshqaruv shiti va nomogrammi asos;
- 2) shishadan yasalgan qizdirish bloki;
- 3) optik qurilma;
- 4) termometrlar o'rnatiladigan moslama;
- 5) kapillarlar o'rnatiladigan moslama;
- 6) $0,5^{\circ}\text{C}$ dan graduirlangan qisqartirilgan termometr;
- 7) elektr qizdirgichdan iborat qizdirish manbayi;
- 8) uzunligi 20 sm li kapillarlar.

Ikkinchi turdagi uskuna quyidagi qismlardan iborat:

1) haroratga chidamli shishadan yasalgan, hajmi 100 ml dan 150 ml gacha, bo'ynining uzunligi 20 sm, diametric esa 3 – 4,0 sm bo'lgan yumaloq, tubli kolba;



2) kolbaning ichiga solinadigan, tubi kolba tubiga 1 sm yetmaydigan, diametric 2,0 – 2,5 sm, haroratga chidamli shishadan tayyorlangan probirka;

3) 0,5°C dan graduirlangan shisha termometr;

4) qizdirish manbai (elektr qizdirgich yoki gaz gorelkasi);

5) kapillarlar.

Kolba yumaloq qismining $\frac{3}{4}$ hajmiga suyuqlik bilan to'ldirilib, bu suyuqliklar quyidagilar bo'lishi mumkin:

1. Vazelin moyi yoki siyiq silikonlar.

2. Suyuqlanish harorati 80°C dan 260°C gacha bo'lgan moddalar uchun – konsentrlangan sulfat kislota.

3. Suyuqlanish harorati 260°C dan yuqori moddalar uchun – 3 qism kaliy sulfat va 7 qism konsentrlangan sulfat kislota dan iborat aralashma (massa birligida).

4. Tozalangan suv – suyuqlanish harorati 80°C dan past bo'lgan moddalar uchun.

1-usul bilan suyuqlanish harorati aniqlanganda, 100°C dan past haroratda suyuqlanadigan moddalar uchun minutiga 0,5 – 1°C; 100°C dan 150°C gacha suyuqlanadigan moddalar uchun minutiga 1 – 1,5°C va

150°C dan yuqori suyuqlanish haroratiga ega bo'lgan moddalar uchun esa minutiga 1,5 – 2°C tezlik bilan qizdirish tavsiya etiladi.

1a-usulda qizdirish tezligi minutiga 2,5 – 3°C etib belgilangan. Bir necha marta aniqlash natijasida olingan (bir-biridan 1°C dan ko'pga farqlanmaydigan) qiymatlarning o'rtacha arifmetigi moddalarning suyuqlanish harorati deb belgilanadi.

2 usul:

a) yumshoq moddalar uchun: birinchi uskunada uzunligi 20 sm, ikkinchi uskunada esa 6—8 sm, ichki diametri 1—2 mm bo'lgan, ikkala uchi ham berkitilmagan kapillar 10 mm qatlam hosil bo'lguniga qadar aniqlanuvchi moddaga tushiriladi.

1-rasm. Suyuqlanish haroratini o'lchashga mo'ljallangan qurilma.

1-simobli termometr; 2-haroratga chidamli shishadan yasalgan probirka; 3-aniqlanuvchi modda solingan kapillyar; 4-yumaloq tubli kolba; 5-sindirish manbayi.

Qaynash harorati – moddaning normal bosim ostida 101,325 kPa (760 mm simob ustuni) qaynash boshlanishidagi harorat bilan qaynashning tugashidagi harorat oralig'idir.

Yig'uvchi kolbaga dastlabki 5 tomchi haydalgandagi harorat qaynashning boshlanish harorati, olingan moddaning 95%i haydalgandagi harorat esa qaynash tugashining harorati hisoblanadi.

Qaynash harorati aniqlanuvchi uskuna quyidagi qismlardan iborat (4 - rasm):

1. Bo'ynining o'rtasidan naycha chiqarilgan, haroratga chidamli shishadan tayyorlangan, 100 ml hajmli haydash kolbasi.

2. Haroratga chidamli shishadan tayyorlangan sovitgich. Sovitkichdan chiqqan naycha yig'uvchi kolbaga tushirish uchun qayrilgan bo'lishi yoki sovitgich alonj bilan tutashtirilishi mumkin. Qaynash harorati 150°C dan past bo'lgan suyuqliklar suv bilan, 150°C dan yuqori bo'lganlari esa havo yordamida sovitiladi.

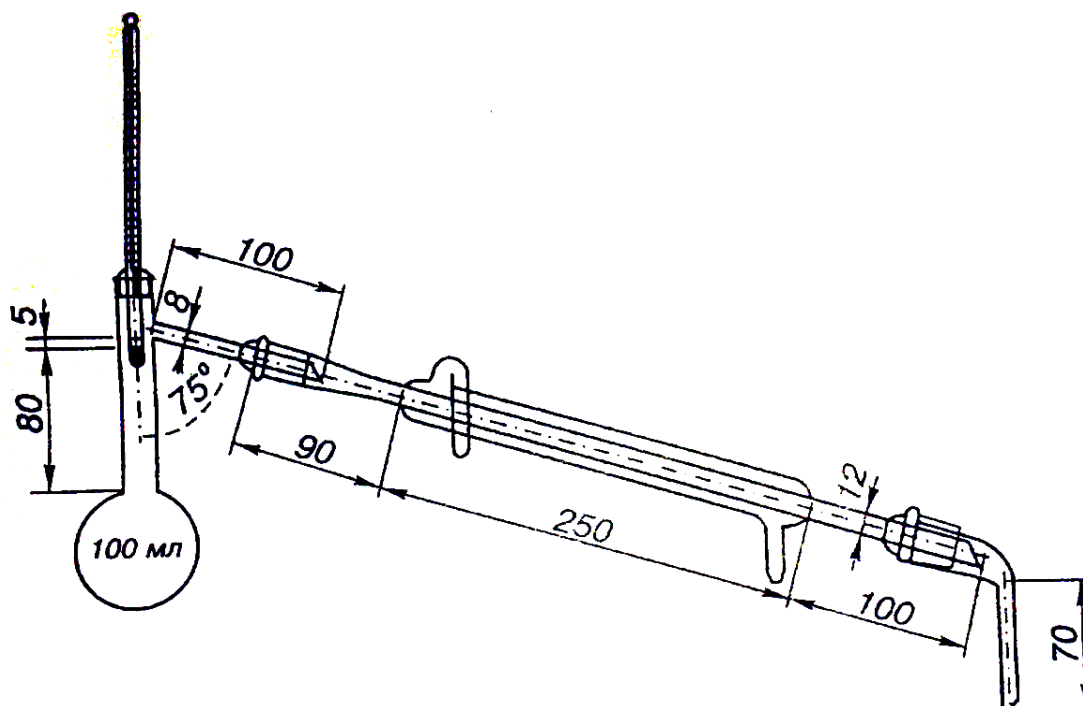
3. Yig'uvchi idish sifatida silindr yoki graduirlangan kolba olinadi.

4. 0,5°C dan graduirlangan termometr.

5. O'rtasida diametri 2 – 3 sm tirqishli bo'lgan 12x12 sm o'lchamli, qalinligi 3 mm asbest karton.

6. Kerakli harorat, havfsizlik va haydali sh nazoratini ta'minlovchi qizdirish manbayi (gaz gorelkasi, suv hammomi, elektr qizdirgich va h.k.).

7. Haydash kolbasi va sovitgichni mahkamlash uchun ikkita shtativ.



4-rasm. Qaynash haroratini aniqlovchi uskuna

Keys to'plami.

1. Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo'llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

Laboratoriya ishning maqsadi: Dori moddalar suyuqlanish va qaynash haroratini aniqlash usullarini o'rgatishdan iborat.

Mazmun va kutilayotgan natija: Dori moddalar tahlilida farmakopeyaviy usullarni qo'llash, farmakopeyada keltirilgan terminlar bo'yicha ishlash. Dori moddalar suyuqlanish va qaynash haroratini aniqlash.

Laboratoriya ishning rejasi

1. Tadqiqot ob'ektini suyuqlanish haroratini aniqlash .
2. Tadqiqot ob'ektini qaynash haroratini aniqlash

Ishning maqsadi: « Dori moddalarini suyuqlanish va qaynash haroratini aniqlash usullari bilan talabalarni tanishtirish.

Tadqiqot ob'ekti: Terpingidrat, mentol, spirt.

Jarayonning asosiy bosqichlari va tadqiqotni olib borilishi:

Dori modda maydalanib, 100-105°C da 2 soat quritiladi yoki sulfat kislota solingan eksikatoroda 24 soat saqlanib quritilgach, bir uchi berkitilgan, diametri 0,9 – 1,0 mm, shishaning qalinligi 0,1 mm dan 0,15 mm gacha bo'lgan kapillarga solinadi.

Bu kapilyarlarning uzunligi PTP uskunasi aniqlash uchun 20 sm, ikkinchi uskunada aniqlash uchun esa 6 – 8 sm bo'lishi lozim. Kapillarga solingan moddaning shibbalanishi uchun bir necha marta vertikal holdagi balandligi 50 sm li shisha naychadan sirti qattiq joyga tushiriladi. Kapillarga joylangan modda qatlamining balandligi 3 mm bo'lib, modda solingan kapillar aniqlashdan avval eksikatoroda saqlanadi.

Ikkinchi usulda ichki probirkasining tubidan 1 sm masofaga termometr joylashtiriladi.

Ikkala uskunada ham dastlab yuqori tezlikda, suyuqlanishga 10°C qolganidan boshlab esa sekinlik bilan qizdiriladi.

Moddaning mo'ljallanayotgan suyuqlanish haroratiga 10°C qolganda uskunaga aniqlanuvchi modda solingan kapillarlar o'rnatiladi. Kapilyarlar tubi termometrdagi simob sharchaning o'rtasida turadigan qilib joylashtiriladi.

Haydash haroratini aniqlash tartibi:

Haydash kolbasiga tiqin yordamida simob sharchasining ustki qismi kolbadan chiqarilgan naychadan 1 sm pastda turadigan tarzda termometr o'rnatilib, shtativga o'rnatilgan asbest karton tirqishini zich berkitiladigan holatda haydash kolbasi qisqich yordamida shtativga mahkamlanadi. Kolbadan chiqqan naycha shlif yoki tiqin yordamida sovitgich esa alonj yordamida yig'uvchi idish bilan tutashtiriladi.

50 ml tekshiriluvchi suyuqlik silindrda o'lchab olinib, voronka yordamida haydash kolbasiga solinadi va kolbaga bir necha bir tomoni kavsharlangan kapillar yoki mayda chinni bo'lagi solinib, alonj yoki sovitgichdan chiqqan naycha 2,5 sm yig'uvchi idishga tushib turadigan holatda o'rnatiladi.

Qizdirish boshlangach, qaynashning boshlanish holati belgilab olinadi va qizdirish minutiga 3 – 4 ml suyuqlik haydaladigan qilib moslanadi. Olingan suyuqlikning 95%i haydalgach, qaynashning tugash harorati aniqlanadi.

Kuzatilgan qaynash harorati formula yordamida normal atmosfera bosimiga qayta hisoblanadi:

$$T_{\text{kuzatilgan}} = T + K(P - P_1)$$

T — kuzatilgan qaynash harorati;

P — normal barometrik bosim (101,3 kPa);

P₁ — tajriba o'tkazilgan muhit barometrik bosimi;

K — bosimning har bir mm simob ustuniga bo'lgan inkrement.

Kuzatilgan qaynash harorati, °C	K ning qiymati
0°C dan past	0,04
100°C dan 140°C gacha	0,045
141°C dan 190°C gacha	0,05
191°C dan 240°C gacha	0,055
240°C dan ko'p	0,06

Ikki ketma-ket aniqlash natijasida kuzatilgan qaynash harorati orasidagi farq 1°C dan ortiq bo'lmasligi kerak.

Tekshirish natijasida olingan natijalarni tahlil qilish va hisoblash;

O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi;
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml va 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindirlar, konussimon kolbalar;

- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
- ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallash va idishlarni zararsizlantirish shart;
- kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralari qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlami ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkaftida 110^0 - 140^0 C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektrolitkada idishlarni quritish man etiladi.

Masala, savollar va misollar

1. Suyuqlanish haroratiga tarif bering. Suyuqlanish haroratini aniqlash maqsadini tushuntirib bering.
2. Suyuqlanish haroratini aniqlashda qaysi suyuqliklar bilab 2/3 qism kolbani to'ldiriladi.
3. Salitsil kislotasining suyuqlanish haroratini 1 usul bilan aniqlandi, glyutamin kislotasi esa 1a usul bilan. Nima uchunligini tushuntirib bering.
4. Xloralgidrat saqlash vaqtida namlanib qoldi. Uning suyuqlanish haroratini aniqlash nimalarga rioya qilish kerak.

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.

8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтичеськая хімія /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Хархіе, НФаУ, Золоті сторіпки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харюв, НФаУ «Золоті сторіпки», 2001.

5-LABORATORIYA MASHG'ULOT: Dori moddalari pH, kislotalik va ishqoriyliligini aniqlash. kaliy chlorid, magniy sulfat, glyukoza eritmasi

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....20 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa
3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 20 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....100 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 20 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi boyicha baxolash 10 daqiqa
7. Uyga vazifa berish.....10 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Asosiy matn

Eritmadagi vodorod ionlari konsentratsiyasining teskari ishorali logarifmi - vodorod ko'rsatkich (pH) deyiladi.

$$pH = -\lg[H^+] \text{ yoki } pH = -\lg\alpha_H$$

pH ni aniqlash tekshiriluvchi eritma bilan rangli indikator hosil qilgan rang intensivligini, muhit sharoiti aniq bo'lgan standart eritma bilan rangli indikator hosil qilgan rang intensivligi bilan solishtirish yoki eritmaga tushirilgan indikator elektrod bilan standart elektrod orasida hosil bo'lgan

elektr yuritish kuchi (EYK)ni o'lchash orqali bajariladi.

pH qiymatini standart bufer eritmalar yoki ularning shkalasi yordamida aniqlanadi.

Standart bufer eritmalar nisbatan yuqori bufer hajmga ega bo'lishi, ma'lum vaqt oralig'ida o'zgarishga uchramasligi va iloji boricha kichik pH harorat koeffitsientiga ega bo'lishi talab etiladi.

1 litr bufer eritmaning pH ini 1,0 qiymatga o'zgartirish uchun qo'shish lozim bo'lgan kuchli asosning gramm ekvivalent miqdori eritmaning bufer hajmi deyilib, b-belgisi bilan belgilanadi.

$$b = dB/dpH = DB/DpH,$$

formuladagi b-kuchli asosning gramm-ekvivalent miqdori.

Quyidagi jadvalda ba'zi bir bufer eritmalarining tayyorlanishi ko'rsatilgan. pH 1,2 dan 10 gacha oraliqda bo'lgan va bir-biridan 0,2 pH ga farqlanuvchi bufer eritmami, 0,2 mol/l ishchi eritmami jadvalda ko'rsatilgan nisbatlarda aralashtirish orqali tayyorlanadi. Eritmalar suv bilan 200 ml gacha suyultirilib, og'zi zich berkiladigan, neytral shishadan tayyorlangan idishlarda 3 oy davomida saqlanadi.

Keys to'plami.

1. Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo'llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

Laboratoriya ishning maqsadi: Dori moddalari pH ni farmakopeyada keltirilgann usullar asosida aniqlash. Moddalarning eritmalarini kislotalik va ishqoriyliligini aniqlashni o'rgatishdan iborat.

Mazmun va kutilayotgan natija: Dori moddalar tahlilida farmakopeyaviy usullarni qo'llash, farmakopeyada keltirilgann terminlar bo'yicha ishlash. Dori moddasini pH, kislotalik va ishqoriylilikni aniqlashni o'rganish lozim.

Laboratoriya ishning rejasi

1. Bufer eritmami tayyorlash
2. Kolorimetrik usul yordamida dori moddasini pH ni aniqlash
3. Potensiometrik usul yordamida dori moddasini pH ni aniqlash

Ishning maqsadi: « Dori moddasini pH, kislotalik va ishqoriylilikni aniqlash tadqiqotlarini olib borish. Berilgan dori moddalarini bosqichma-bosqich tahlilini olib boorish ishlari haqida talabalarga ma'lumot berish.

Tadqiqot ob'ekti: Kaliy bromid, natriy benzoat, natriy salitsilat, magniy sulfat, streptosid, glyukoza eritmasi.

Jarayonning asosiy bosqichlari va tadqiqotni olib borilishi:

pH 1,2 dan 2,2 gacha bo'lgan bufer eritmami tayyorlash

50 ml 0,2 mol/l kaliy xloridga 0,2 mol/l xlorid kislotaning jadvalda ko'rsatilgan hajmi solinib, suv bilan 200 ml gacha suyultiriladi.

pH	1,2	1,4	1,6	1,8	2,0	2,2
0,2 mol/l HCl, ml	64,5	41,5	26,3	16,6	10,6	6,7

pH	2,2	2,4	2,6	2,8	3,0	3,2	3,4	3,6	3,8
0.2 mol/l HCl, ml	46,70	39,60	32,95	26,42	20,32	14,70	9,90	5,97	2,62

pH 2,2 dan 3,8 gacha bo'lgan bufer eritmalarni tayyorlash

50 ml 0,2 mol/l gidroftalat kaliyga 0,2 mol/l xlorid kislotaning jadvalda ko'rsatilgan hajmi solinib, suv bilan 200 ml gacha suyultiriladi.

pH	4,0	4,2	4,4	4,6	4,8	5,0	5,2
0,2 mol/l NaOH, ml	0,40	3,70	7,50	12,15	17,70	23,85	29,95

pH 4,0 dan 6,2 gacha bo'lgan bufer eritmalarni tayyorlash

50 ml 0,2 mol/l gidroftalat kaliyga 0,2 mol/l ishqor eritmasining jadvalda ko'rsatilgan hajmi solinib, suv bilan 200 ml gacha suyultiriladi.

pH	5,4	5,6	5,8	6,0	6,2
0,2 mol/l NaOH, ml	35,45	39,85	43,00	45,45	47,00

pH 5,8 dan 8,0 gacha bo'lgan bufer eritmalarni tayyorlash

50 ml 0,2 mol/l kaliy digidrofosfatga 0,2 mol/l ishqor eritmasining jadvalda ko'rsatilgan hajmi solinib, suv bilan 200 ml gacha suyultiriladi.

pH	5,8	6,0	6,2	6,4	6,6	6,8	7,0
0,2 mol/l NaOH, ml	3,72	5,70	8,60	12,60	17,80	23,85	29,95

pH	7,2	7,4	7,6	7,8	8,0
0,2 mol/l NaOH, ml	35,0	39,50	42,80	45,20	46,80

pH 7,8 dan 10,0 gacha bo'lgan bufer eritmalarni tayyorlash

50 ml 0,2 mol/l bor kislotasi bilan kaliy xlorid eritmalarining aralashmasiga 0,2 mol/l ishqor eritmasidan jadvalda ko'rsatilgan hajmi solinib, suv bilan 200 ml gacha suyultiriladi.

pH	7,8	8,0	8,2	8,4	8,6	8,8	9,0
0.2 mol/l NaOH, ml	2,61	3,97	5,90	8,50	12,0	16,30	21,30

pH	9,2	9,4	9,6	9,8	10,0

0,2 mol/l NaOH, ml	26,70	32,00	36,85	40,80	43,90

Nomi	Turli haroratdagi eritma pHi								
	0°	10°	20°	25°	30°	40°	50°	60°	95°
Kaliy tetraoksalat 0,05 mol eritmasi	1,67	1,67	1,68	1,68	1,69	1,70	1,71	1,73	1,81
Kaliy gidroftalat 0,05 mol eritmasi	4,01	4,00	4,00	4,01	4,01	4,03	4,06	4,10	4,22

Nomi	Turli haroratdagi eritma pHi								
	0°	10°	20°	25°	30°	40°	50°	60°	95°
Kaliy digidrofosfat, 0,025 mol eritmasi natriy gidrofosfat 0,025 mol eritmasi	6,98	6,92	6,88	6,86	6,84	6,84	6,83	6,84	6,89
Bura, 0,01 mol eritmasi	9,46	9,33	9,22	9,18	9,14	9,07	9,01	8,96	8,83
Kaliy gidroksid, 250 da to'yingan eritmasi				12,45	12,30	11,9	11,7 0	11,4 5	

Kolorimetrik usul yordamida dori moddasini pH ni aniqlash

Glukozaning 5%, 10%, 25% va 40% li in'yeksiya eritmalarida pH 3,0—4,0 oralig'ida bo'lishi kerak. Indikatorlarning rang o'zgartirish oralig'i jadvalidan, ko'rsatilgan pH ga mos indikator tanlab olinadi. Aniqlanuvchi eritma pH markazi 3,5.

Metil oranj rang o'zgartirish oralig'i pH 3,0—4,4, pH markazi 3,7.

6 ta bir xil o'lchamli probirka olib, ularga 2,5 ml dan kaliy gidroftalatning 0,2 mol/l eritmasi solinib, 0,2 mol/l xlorid kislotasi eritmasidan 1,2,3,4—probirkalarga 0,73; 0,48; 0,30; 0,13 ml dan, 5-6 probirkalarga esa 0,2 mol/l natriy gidroksid eritmasidan 0,02; 0,18 ml dan solib, probirkalardagi suyuqlik hajmi suv bilan 10 ml ga yetkaziladi. Tayyorlangan bufer eritmalarining pHi 3,2; 3,4; 3,6; 3,8; 4,0; 4,2 kattaligida bo'ladi. 7-probirkaga 10 ml glukozani in'yeksion eritmasi solinib, barcha probirkalarga 2 tomchidan metil oranj indikatorini tomizib, chayqatiladi. Eritmalarning rangi solishtiriladi va tekshiriluvchi eritmaning vodorod ko'rsatkichi aniqlanadi.

Potensiometrik usul

pH ni aniqlashning potensiometrik usuli ikki elektroddan iborat elementning elektr yuritish kuchini o'lchashga asoslangan.

Elektrodlardan biri potentsiali aniqlanuvchi muhit vodorod ionlari faolligiga bog'liq bo'lgan indikator elektrod, ikkinchisi esa potentsiali aniq kattalikdan iborat bo'lgan standart elektrod bo'lib, u solishtiriluvchi elektrod deyiladi.

Solishtiriluvchi elektrod sifatida kalomel va kumush xlorid elektrodlaridan foydalaniladi.

Indikator elektrod sifatida esa vodorod, xingidron va shisha elektrodlardan foydalaniladi. pH ni aniqlash uchun tuzilishi turlicha bo'lgan pH-metrlar qo'llanilib, ularda to'g'ridan-to'g'ri aniqlanayotgan pH qiymatini o'lchash mumkin. pH -metrni va elektrodlar tizimini ishlash uchun tayyorlash uskunadan foydalanish ko'rsatmasiga asosan amalga oshiriladi.

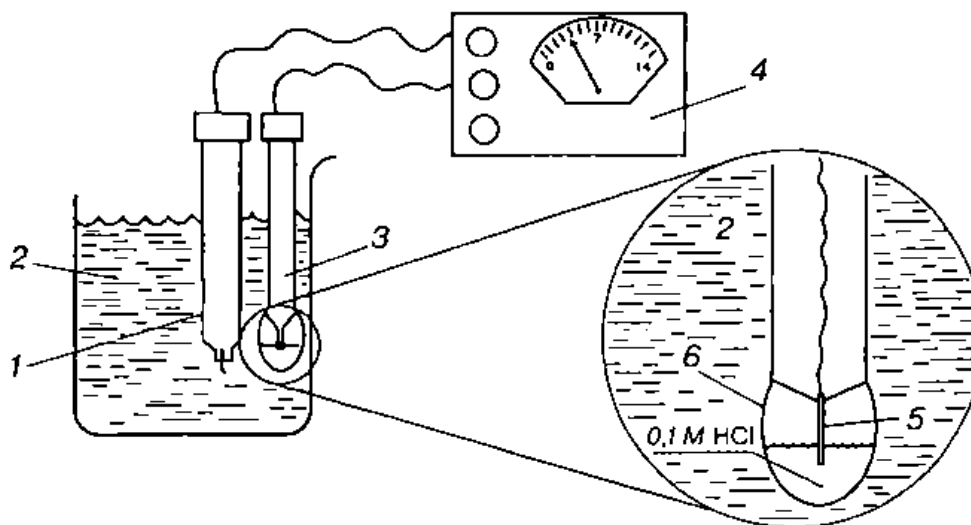
Uskunani sozlash uchun standart bufer eritmalaridan foydalanilib, bunda muhit sharoiti aniqlanuvchi pH ga yaqin bo'lgan bufer eritmani olish tavsiya etiladi.

Qaysi bufer eritma olinganligidan qat'iy nazar potensiometrik usul bilan aniqlangan pH xatoligi 0,04 dan oshmasligi lozim. Tekshiriluvchi eritmalarining pHi aniqlanganda, uskunaning ko'rsatkichi turg'un holatga kelguniga qadar ko'tarilib, bu vaqt eritmaning bufer xossalariga va haroratga bog'liq

bo'lgan holda 2 minutdan ko'p bo'lmaydi.

Kuchli kislota va kuchli ishqor eritmalarining pH 0°C ga yaqin bo'lgan haroratda aniqlanganda yoki bufer hajmi kam bo'lgan eritmalarining pH aniqlanganda (masalan, tozalangan suv) aniqlash vaqti 2 minutdan ko'p bo'lishi ham mumkin.

Odatda eritmaning pH 3-5 marta o'lchanib, aniqlangan ko'rsatkichlarning o'rtacha qiymati olinadi.



7-rasm. Shisha elektrodli potentsiometrning tuzilish chizmasi.

1—standart elektrod; 2— pH aniqlanuvchi eritma; 3—shisha elektrod; 4— pH - qiymatini o'lchashga moslangan yuqori omli potentsiometr; 5—kumush xlorid surkalgan kumush plastinka; 6—shisha membrana.

Tekshirish natijasida olingan natijalarni tahlil qilish va hisoblash;

O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi;
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml va 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindirlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
- ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallashtirish va idishlarni zararsizlantirish shart;
- kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovina to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralari qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlami ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkaftida 110^0 - 140^0 C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Masala, misollar va savollar

1. Dori moddalari kislotaligi va ishqoriyligi bo'yicha sifatiga baho berish mumkinmi?
2. Kolorimetriya usulida pHni aniqlashni tushuntiring.
3. pH nima qaysi? Qaysi usullarda aniqlash mumkin?
4. Indikator elektrodlanga qaysilar kiradi.
5. Kaliy atsetatning ishqoriyligini aniqlash uchun fenolftalein indikatoridan foydalaniladi, eritma pushti rangga kirishi kerak, kaliy bromadning ishqoriyligini aniqlash maqsadida ham shu indikatoridan foydalanildi. Lekin eritma rangsiz qolishi kerak. Sababini tushuntiring.
6. pH-metrni sozlash qanday amalga oshiriladi?

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1,2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая химія /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Хархіе, НФаУ, Золоті сторінки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харюв, НФаУ «Золоті сторінки», 2001.

6-LABORATORIYA MASHG'ULOT: Farmatsevtik tahlilda qo'llaniladigan indikatorlar, titrlangan eritmalar tayyorlash va titrini aniqlash. Trilon B, natriy nitrit, kaliy bromat, natriy tiosulfat eritmaları

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....20 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa
3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 20 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....100 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 20 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi boyicha baxolash 10 daqiqa
7. Uyga vazifa berish.....10 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Asosiy matn

Dori moddalarning miqdorini aniqlashda ko'p qo'llaniladigan usullardan biri titrimetrik usullardir. Bu usullar boshqa usullardan oddiyligi va ko'p vaqt talab etmasligi bilan tubdan farq qiladi.

Titrimetrik usullar quyidagi turlarga bo'linadi:

1.Moddalarni cho'ktirish yoki kam dissotsiyanadigan birikmaga o'tkazishga asoslangan usullar.

2.Kislotali-asosli titrlash usuli (neytrallashtirish usuli).

3.Moddalarning oksidlanishi yoki qaytarilishiga asoslangan usullar (redoksimetrik usullar).

4. Nitrometrik — diazoniyl tuzi hosil bo'lishiga asoslangan usul.

Titrlangan eritma deb, hajmiy tahlilda titrlash uchun qo'llaniladigan, aniq konsentratsiyaga ega bo'lgan eritmalarga aytiladi. Titrlangan eritmalarning (titrantni) konsentratsiyasi mol/l da ifodalanib, aniq moddalarga nisbatan titr bilan belgilanadi. Molyarli eritma konsentratsiyasi bir litr eritmada erigan moddaning mol miqdori bilan ifodalanadi (mol/l).

1 ml eritmada erigan moddaning grammlardagi massasi g/ml bilan ifodalanib, eritmaning titri deyiladi.

1 ml titrantga ekvivalent bo'lgan aniqlanuvchi moddaning grammlar bilan ifodilangan massasi aniqlanuvchi moddaning titrant bo'yicha titri deyiladi.

Aniqlanuvchi moddaning titri, titrantning molyarligi, titrlash jarayonida boradigan kimyoviy jarayonning stexiometrik koeffitsiyentlari va aniqlanayotgan modda asosida hisoblanadi.

$$T = \frac{E \cdot N}{1000}$$

Davlat Farmakopeyasining XI nashri talabiga ko'ra, titrlovchi eritmalar shartli ravishda molyar eritmalar deb atalgani uchun yuqoridagi formulani quyidagi ko'rinishda yozish mumkin:

$$T = \frac{E \cdot M}{1000}$$

Titrlangan eritmani tayyorlash usullari Davlat Farmakopeyasida keltirilgann bo'lib, ularning titrini aniqlashning 2 xil usuli mavjud.

1. Bu usulda titrlangan eritmaning molyarligi, titrni aniqlovchi moddaning aniq miqdori bo'yicha aniqlanadi:

$$M = \frac{a \cdot 1000}{E \cdot V}$$

a — eritmaning titrini aniqlash uchun olingan moddaning gramm miqdori;

E — modda ekvivalent massasining g/mol miqdori;

V — moddani titrlash uchun sarf bo'lgan titrant hajmi, ml.

2. Titri aniqlanayotgan titrant bilan titri aniq bo'lgan eritmani titrlash orqali aniqlanadi:

$$M_0 \cdot V_0 = M \cdot V \quad M = \frac{M_0 \cdot V_0}{V}$$

M — titri aniq bo'lgan eritmaning molyarligi;

V — titri noma'lum bo'lgan eritmaning hajmi;

V₀ — titri aniq bo'lgan eritmaning hajmi.

Titrlangan eritmalar uchun ularni shartli molyarligiga bo'lgan tuzatish koeffitsienti — **K**

hisoblanadi. $K = \frac{M}{M_0}$

formulada **M₀** — titrlangan eritmaning talab etilgan shartli molyarligi; **M** — titrlangan eritmaning shartli molyarligi.

Aytaylik, **M₀**= 0,1 mol/l, **M**=0,102 mol/l bo'lsin. U holda **K**=0,102/0,1 = 1,02 bo'ladi.

Davlat Farmakopeyasi talabiga ko'ra, titrlangan eritmalarining tuzatish koeffitsienti 0,98—1,02 oralig'ida bo'lishi lozim. Agar **K** talab etilgan qiymatdan farq qilsa, titrlangan eritma quyultiriladi yoki suyultiriladi. Titrlangan eritmani suyultirish lozim bo'lsa, u holda uning 1 litriga qo'shiladigan suvning hajmi auvidagi formula bilan hisoblanadi:

$$V = (K - 1) \cdot 1000$$

formulada **K** — titrlangan eritmaning aniqlangan tuzatish koeffitsiyenti.

Titrlangan eritmaning 1 litrini quyultirish uchun kerak bo'lgan moddaning gramm miqdori quyidagicha hisoblanadi:

$$v = (1 - K) \cdot a$$

a — 1 litr titrlangan eritmani tayyorlash uchun tortib olingan moddaning grammlardagi miqdori;

v—1 litr eritmani quyultirib, tuzatish koeffitsiyentini 1 ga yetkazish uchun qo'shilishi lozim bo'lgan moddaning miqdori.

Titrimetrik usulda aniqlanuvchi moddaning foiz yoki gramm miqdori quyidagi formulalar yordamida hisoblanadi:

a) to'g'ridan to'g'ri titrlanganda

yoki $X_{\%} = \frac{V \cdot K \cdot T \cdot 100}{a}$

$$X_{gr} = \frac{V \cdot K \cdot T \cdot P}{a}$$

b) qayta titrlanganda

yoki
$$X_{\%} = \frac{(V_1 \cdot K_1 - V_2 \cdot K_2) \cdot T \cdot 100}{a}$$

$$X_{gr} = \frac{(V_1 \cdot K_1 - V_2 \cdot K_2) \cdot T \cdot P}{a}$$

d) nazorat tajribasi o'tkazilganda

$$X_{\%} = \frac{(V_1 - V_n) \cdot T \cdot K \cdot 100}{a} \quad \text{yoki} \quad X_{gr} = \frac{(V_n - V_1) \cdot T \cdot K \cdot P}{a}$$

Bunda: V — titrlash uchun sarf bo'lgan titrant hajmi;
 K — titrantning tuzatish koeffitsienti;
 T — aniqlanuvchi moddaning g/ml lardagi titri;
 V_1 — birinchi titrant hajmi;
 V_2 — ikkinchi titrant hajmi;
 K_1, K_2 — tuzatish koeffitsientlari;
 V_n — nazorat tajribasi uchun sarf bo'lgan titrant hajmi;
 P — dori turining massasi.

Keys to'plami.

Keysni bajarish bosqchilari va topshiriqlar:

3. Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo'llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

Laboratoriya ishning maqsadi: Farmatsevtik tahlilda qo'llaniladigan indikatorlar, titrlangan eritmalar tayyorlash va titrini aniqlash usullari o'rgatishdan iborat.

Mazmun va kutilayotgan natija: Trilon B, natriy nitrit, kaliy bromat, natriy tiosulfat, natriy ishqori titrlangan eritmalarini tayyorlashni o'rgatish. Farmatsevtik laboratoriyalarida miqdoriy usullarini qo'llashni talabalariga o'rganish.

Laboratoriya ishning rejasi

1. Farmatsevtik tahlilda qo'llaniladigan indikatorlar
2. Titrlangan eritmalar tayyorlash va titrini aniqlash usullari

Ishning maqsadi: Farmatsevtik tahlilda qo'llaniladigan indikatorlar, titrlangan eritmalar tayyorlash va titrini aniqlash usullari haqida talabalarga ma'lumot berish.

Tadqiqot ob'ekti: : Trilon B, natriy nitrit, kaliy bromat, natriy tiosulfat, natriy ishqori

Jarayonning asosiy bosqichlari va tadqiqotni olib borilishi:

0,1 M NaOH eritmasini tayyorlash

1 ml eritma 0,0040 g NaOH saqlaydi.

Tayyorlanishi: 8 ml boshlang'ich eritmada olib hajmi 1 l bo'lgan o'lchov kolbasiga solinadi va suv bilan belgisigacha etkaziladi.

Titritni aniqlash: 0,5 g (a.t.) kaliy gidroftalatni 20 ml suvda eritiladi va titritni 1-usul bilan aniqlanadi

0,05 M trilon B eritmasini tayyorlash

1 ml eritma 0,01861 r etilen diamintetrasirka kislotasini saqlaydi.

Tayyorlanishi: 18,8 g trilon B 1 l o'lchov kolbasiga solinadi va suv bilan belgisigacha etkaziladi, filtrlanadi

Titritni aniqlash: 3,27 g (a.t.) zink qipig'larini 40 ml suyultirilgan sulfat kislotasida etitib, belgisigacha suv bilan etkaziladi va titritni 1-usul bilan aniqlanadi

Tekshirish natijasida olingan natijalarni tahlil qilish va hisoblash;

O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi;
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml va 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindirlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
- ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallashtirish va idishlarni zararsizlantirish shart;

· kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralari qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlami ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkafida 110^0 - 140^0 C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Savollar, masala va misollar

1. Natriy xlorid va kaliy yodid dori moddalarining miqdorini aniqlash kerak, buning uchun 2 ta indikatorlar kaliy xromat va eozinat natriy ishlatishga taklif berildi. Har bir moddaning miqdorini aniqlash uchun qaysi indikatorlardan foydalaniladi?
2. 0,2972 g kaliy yodidning GF X bo'yicha miqdorini aniqlash uchun 17,6 ml 0,1 N argentum nitrat eritmasidan sarf bo'ldi. Kimyoviy tenglamasini yozing. Foiz miqdorini ximoblab toping.

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая хімія /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ, Золоті сторінки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ «Золоті сторінки», 2001.

7-LABORATORIYA MASHG'ULOT: Dori moddalarning miqdorini aniqlashda qo'llaniladigan kimyoviy usullar (kislotali – asosli titrlash, kompleksometrik va b. usullar). Kalsiy xlorid

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....20 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa
3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 20 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....100 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 20 daqiqa

6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi bo'yicha baxolash 10 daqiqa

7. Uyga vazifa berish.....10 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Asosiy matn

Hozirgi vaqtda dori moddalarining aksariyat miqdori titrimetrik usul bo'yicha aniqlanadi. Bu usul tortma usulga nisbatan o'zining oddiyliigi hamda tahlilni olib borishga kam vaqt va mehnat talab qilishi bilan farqlanadi.

Farmatsevtik tahlilda qo'llanadigan titrimetrik usullarni tekshiriluvchi dori modda bilan titrant o'rtasida boradigan reaksiya asosida quyidagi guruhlariga bo'lish mumkin:

1. Cho'ktirishga va kam dissotsiyanuvchi birikma hosil qilishga asoslangan usullar.
2. Kislota-asos titrlash (neytrallash) usuli.
3. Oksidlanish-qaytarilish reaksiyasiga asoslangan usul.
4. Nitritometriya (diazotirlashga asoslangan) usuli.
5. Kompleksonometriya (kompleks birikma hosil qilishga asoslangan) usuli.

CHO'KTIRISHGA ASOSLANGAN USULLAR

Bu usul titrant bilan aniqlanuvchi modda o'rtasidagi reaksiya natijasida cho'kma hosil bo'lishiga asoslangan bo'lib, unga farmatsevtik tahlilda keng qo'llanadigan **argentometriya** usuli kiradi. Bu usulda titrant sifatida kumush nitratni turli konsentratsiyadagi (0,1; 0,05; 0,02 va 0,01 mol/l) eritmalari ishlatiladi.

Argentometriya usuli unda qo'llanadigan indikatorning xarakteriga va eritmadagi muhitga qarab **Mor**, **Fayans** va **Folgard** usullariga bulinadi.

Argentometriya usuli yordamida tibbiyotda qo'llanadigan xlorid, bromid va yodid tuzlari, organik asoslarning galogen vodorodli tuzlari hamda tarkibida galogen saqlagan organik dori moddalari (turli yo'llar bilan parchalangandan so'ng) aniqlanadi.

KISLOTA-ASOS TITRLASH (NEYTRALLASH) USULI

Kislota-asos titrlash yoki neytrallash usuli farmatsevtika tahlilida eng keng qo'llanadigan usullardan biri bo'lib, uning yordamida Davlat farmakopeyasidagi dori moddalarining qariyb 40 % dan oshiq miqdori aniqlanadi.

Neytrallash usuli unda ishlatiladigan titrantlarning xususiyatiga qarab atsidimetrik va alkalimetrik usullarga bo'linadi.

Kislota-asos usuli bo'yicha aniqlashni suvda va suvsiz muhitda olib borish mumkin.

Suvli muhitda titrant sifatida ko'pincha natriy gidroksid, kaliy gidroksid, xlorid va sulfat kislotalarning turli molyar konsentratsiyadagi eritmalari ishlatiladi. Dori moddalarini suvli muhitda kislota-asos usuli bo'yicha titrlashda indikator tanlab olish muhim ahamiyatga egadir.

Tanlab olingan indikatorning rang o'zgarish, pH muhiti titrlashning ekvivalent nuqtasidagi pH muhit intervaliga teng kelishi kerak.

Atsidimetrik usul noorganik dori preparatlaridan natriy gidrokarbonat, natriy tetraborat, simob-(II) -oksid, simob amidoklorid, organik kislota va shu xossadagi organik birikmalarning tuzlari, jumladan, kaliy atsetat, natriy benzoat, natriy salitsilat, barbituratlarining natriyli tuzlari va boshqa shularga o'xshash preparatlar miqdorini aniqlashda qo'llanadi.

Alkalimetrik usul barcha dori sifatida ishlatiladigan noorganik va organik kislotalarni (xlorid kislota, bor kislota, nikotin kislota, sitrat kislota, glyutamin kislota, benzoy kislota, salitsil kislota va boshqalar) hamda kislota muhiti yarata oladigan dori moddalari (butamid, propamid, siklamid, neodikumarin, butadion, vitamin C va boshqalar)ni aniqlashda tavsiya qilinadi.

Keys

Calciy glyukonat dori moddasi tahlil qilish uchun sifatni taminlash bulimiga kelib tushdi. Uning DF talabiga javob berishini isbotlang.

Keysni bajarish bosqichlari va topshiriqlar:

Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo'llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

Laboratoriya ishning maqsadi: Dori moddalarning miqdorini aniqlashda qo'llaniladigan kimyoviy usullar bilan talabalarni tanishtirish va ko'nikma hosil qilish. Kkislotali – asosli titrlash, yodometrik, permanganometrik, nitritometrik, kompleksonometrik usullarning mohiyatini tushuntirish.

Mazmun va kutilayotgan natija: Farmatsevtik laboratoriyalarida miqdoriy usullarini qo'llashni talabalariga o'rganish.

Laboratoriya ishning rejasi

1. Farmatsevtik tahlilda qo'llaniladigan hajmiy usull kompleksonometrik usulda kaltsiy glyukonatning miqdorini aniqlash
2. Anestezinning miqdorini nitritometriya usulada aniqlash

Ishning maqsadi: kompleksonometrik usul va nitritometriya usullarning farmatsevtik tahlilda qo'llash.

Tadqiqot ob'ekti: : Kaltsiy glyukonat, anestezin

Jarayonning asosiy bosqichlari va tadqiqotni olib borilishi:

KOMPLEKSONOMETRIK USUL

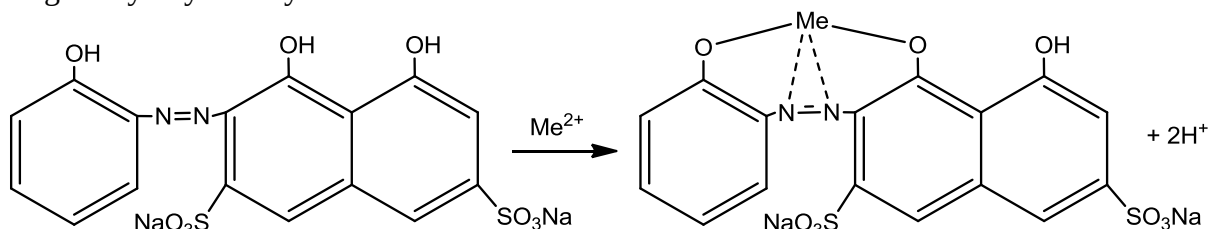
Kompleksonometrik usul yordamida asosan ikki, uch va to'rt valentli metal tuzlarining miqdori aniqlanadi. Bu usul metal ionlarining poliaminopolikarbon kislotalar va ularning tuzlari bilan suvda eruvchan barqaror ichki kompleks tuzlar hosil qilishiga asoslangan. Tahlil olib borishda titrant sifatida etilendiamintetrasirka kislotasining dinatriyli tuzi olinadi. Uni shartli ravishda komplekson (III) yoki Trilon B deb ataladi. Kompleksonometrik usulda ekvivalent nuqtani aniqlashda asosan metal indikatorlar ishlatiladi. Shu bilan birga ekvivalent nuqtani fizikaviy usullaridan potensiommetrik va ampermetrik usul yordamida ham aniqlanadi. Trilon B metal ionlari bilan, ularni necha

valentligidan qat'iy nazar, stexiometrik birikkan holda xelat kompleks birikma hosil qiladi.

Etilendiamintetrasirka kislotaning dinatriyli tuzi metal ionlari bilan hosil qilgan kompleks birikmaning barqarorligi, metall ionining zaryadiga va eritmaning pH muhitiga bog'liq bo'ladi. Titrlanadigan eritmaning rN ini kerakli bo'lgan rN muhitga keltirish uchun turli bufer eritmalaridan foydalaniladi.

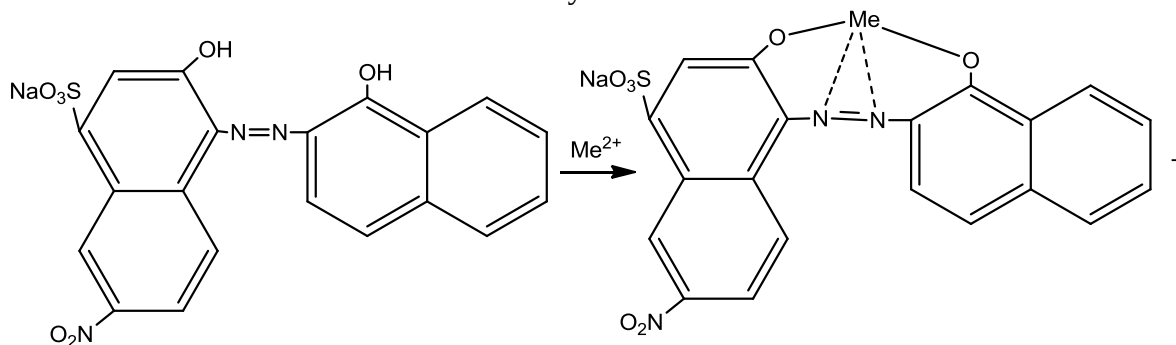
Uch, to'rt valentli metall ionlari, Trilon B bilan kislotali, ikki valentli va og'ir metal ionlari esa asosan ishqoriy yoki qisman kislotali muhitlarda kompleks birikma hosil qiladi.

Kompleksonometrik usulda ishlatiladigan indikatorlarni metall indikatorlar deb ataladi. Bu indikatorlar o'zlarining kimyoviy tuzilishiga qarab turli guruhlariga kiradi. Ular kislotali yoki ishqoriy muhitda metall ionlari bilan turli xil rangdagi kompleks tuzlarini hosil qiladi. Boradigan jarayonni quyidagi kimyoviy reaksiyalar bilan ifodalash mumkin:



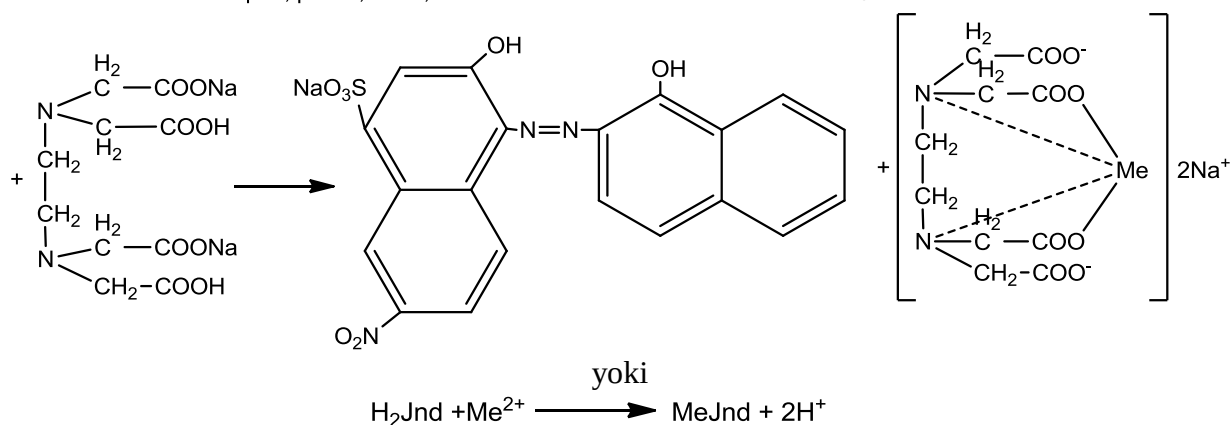
Kislotali xrom to'q ko'k. ko'k rangli. pH=9,5-10,0 Qizil rangli, pH=9,5—10,0

yoki

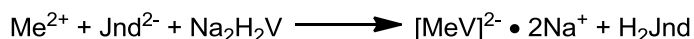
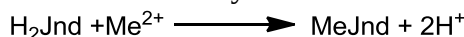


Kislotali xrom qora, pH= 9,5 - 10,0

Qizil rangli pH= 9,5 - 10,0



yoki



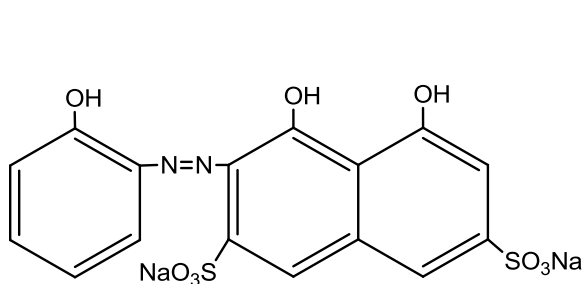
Kompleksonometrik usulda metall ionlarni aniqlashda indikatorlardan berillon II UPEA, kalsion UPEA, kislotali xrom to'q ko'k, ksilenol pushtisi, magnezon UPEA, metiltimol ko'ki, mureksid, pirokatexin binafsha rang, sulfarsazen (plyumbon UPEA), xromazurol, kislotali xrom qora (erixrom qora T) va boshqalar qo'llanishi mumkin.

Kalsiy ionini aniqlash uchun kislotali xrom ko'k, kalsion UPEA, mureksid olinadi. Magniy ionini aniqlash uchun erioxrom qora T, berillon II UPEA va magnezon UPEA, rux ionini aniqlash uchun sulfarsazen va erioxrom qora T, vismut ionini aniqlash uchun pirokatexin binafsha rang va ksilenol pushtisi olinadi.

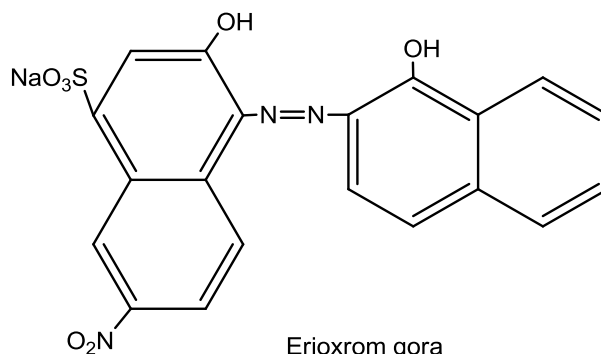
Qo'rg'oshin ionini aniqlashda esa sulfarsazen va ksilenol pushtisi, simob ionini aniqlashda

erioxrom qora T olinadi.

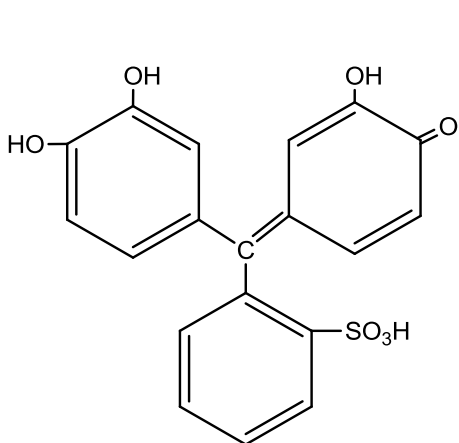
Ba'zi bir metal indikatorlarining tuzilish formulasi:



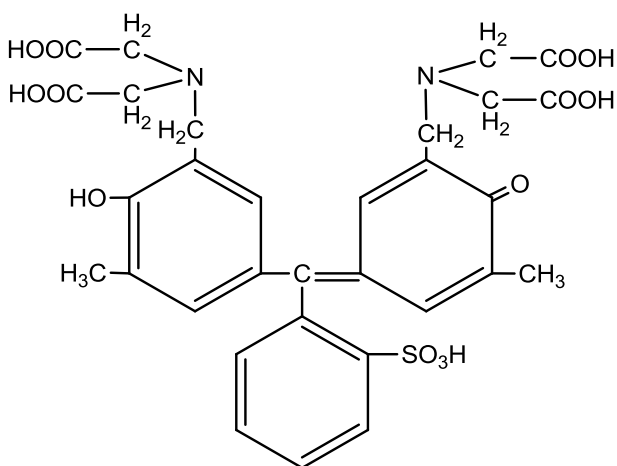
Kislotali xrom to'q - ko'k



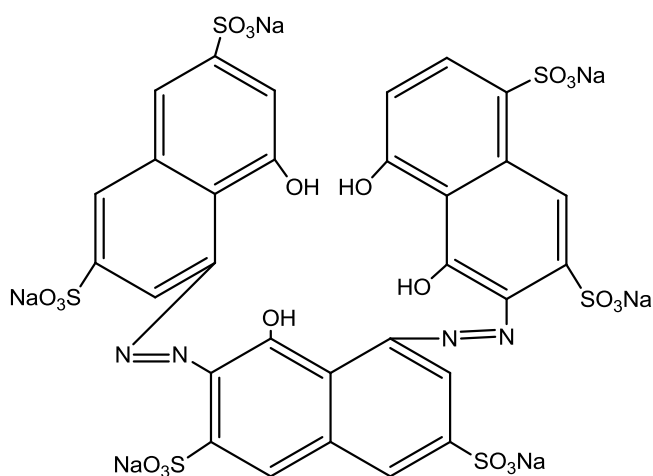
Erioxrom qora



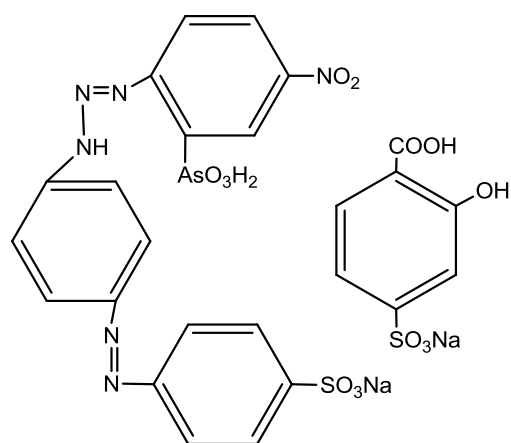
Pirokatexin binafshasi



Ksilenol pushtisi (KO)



Kalsion (erixrom qora) sulfarsazen



Natriy sulfasalitsilat

Kalsiy xlorid miqdorini aniqlash

Aniqlash tartibi:

0,8 g atrofida (aniq tortma) kalsiy xlorid 100 ml hajmli o'lchov kolbasiga suv bilan yuvib

o'tkaziladi va suv bilan belgigacha yetkaziladi. Hosil bo'lgan eritmada 25 ml olib, 250 ml hajmli kolbaga solib, 5 ml ammiakli bufer ($rN=9,5-10,0$) va 7 tomchi erixrom ko'ki eritmasi (20—30 mg quruq kukuni) qo'shib, 0,05 mol/l Trilon B eritmasi bilan ko'k binafsha rang hosil bo'lguniga qadar titrlanadi. 1 ml 0,05 mol/l Trilon B, 0,01095 g kalsiy xloridga to'g'ri keladi. Kalsiy xloridning miqdori 98% dan kam bo'lmasligi kerak.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
- ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallashtirish va idishlarni zararsizlantirish shart;

· kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralari qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlam ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkaftida 110^0-140^0 C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Savollar, masala va misollar

1. 0,2016g yodni (A.o. 126,90) titrlash uchun qancha 0,1M $Na_2S_2O_3$ ($K=1,0012$) dan sarflangan? Dori moddasi tarkibidagi yod miqdori-99,6%. Kimyoviy reaksiyalar tenglamasini yozing. Mm-126,90
2. 5% I_2 ning (M.o.126,9) spirtidagi eritmasini 2ml titrlash uchun 8,04 ml 0,1M $AgNO_3$ ($TK=1,000$) dan sarflangan bo'lsa, KI (M.o.165,1) ning dori turi tarkibidagi % miqdorini hisoblab toping. I_2 eritmasini titrlash uchun 5,68ml ($TK=1,000$) $Na_2S_2O_3$ sarf bo'lgan. Kimyoviy reaksiyalar tenglamasini yozing.
3. Agar MgO_2 · MgO (M.o.96,24) tortmasini titrlash uchun 0,1 M $KMnO_4$ ($TK=0,9960$) dan 18,08 ml sarf bo'lgan bo'lsa, tahlil uchun olingan tortma miqdorini hisoblab toping. Tarkibidagi faol modda miqdori-25%. Kimyoviy reaksiyalar tenglamasini yozing
4. 0,4890 g $Na_2S_2O_3$ (M.o.248,18) ni titrlash uchun qancha 0,1M I_2 eritmasi ($TK=1,006$) sarflangan? Dori moddasi tarkibidagi tasir qiluvchi dori moda miqdori-101,0%. Kimyoviy reaksiyalar tenglamasini yozing.
5. Agar 0,09006 g I_2 tortmani titrlash uchun 7,00 ml 0,1 M $Na_2S_2O_3$ eritmasi ($TK=1,006$) sarflangan? Dori moddasi tarkibidagi tasir qiluvchi modda miqdori 101,0%. Kimyoviy reaksiyalar tenglamasini yozing. Mm-126,9

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г. Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая хімія /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ, Золоті сторінки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ «Золоті сторінки», 2001.

8-LABORATORIYA MASHG'ULOT: Dori moddalarning miqdorini aniqlashda qo'llaniladigan kimyoviy usullar (yodometrik, permanganometrik, bromatometriya, nitritometrik,). Kaltsiy glyukonat, anestezin

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....20 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa
3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 20 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....100 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 20 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi bo'yicha baxolash 10 daqiqa
7. Uyga vazifa berish.....10 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

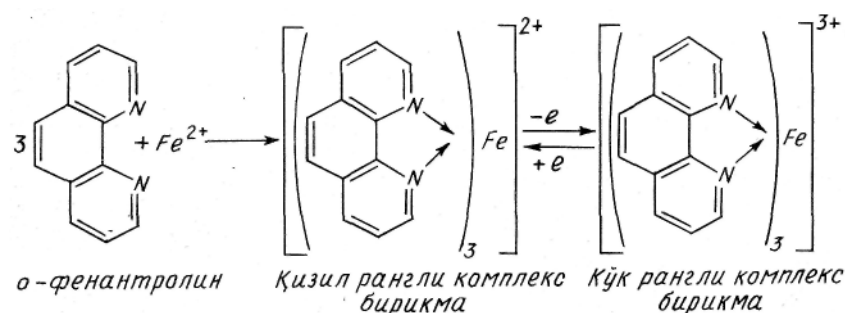
Asosiy matn

OKSIDLANISH-KAYTARILISH REAKSIYASIGA ASOSLANGAN USULLAR

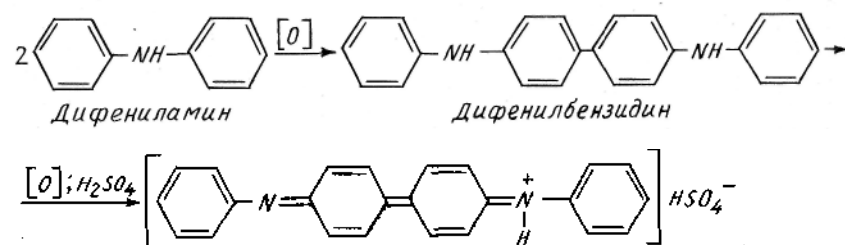
Bu usul, titrant bilan taxdil kilinuvchi moddalar urtasidagi oksidlanish va kaytarilish reaksiyasiga asoslangan bulib, unda kaytariluvchi xoesali moddalar oksidlovchi xossaga ega titrantlar bilan titrlanadi va aksincha. Oksidlanish-kaytarilish usuli buyicha aniklashda avva-lambor, taxlil kilinayotgan modda bilan titrant urtasidagi oksidlanish-kaytarilish reaksiyasi tez va oxirigacha bori-shi xamda reaksiya kaytmas bulib, undan x,osil bulgan maxsulot ma'lum bir doimiy, kimyoviy tarkibda bulishi lozim.

Bu usul buyicha aniklashda taxlil kilinuvchi modda bilan titrant urtasidagi reaksiyaning ma'lum bir yuna-lishda borishi va uning ekvivalent nuktasi anik belgilani-shi katta axdmiyatga egadir. SHuning uchun dam taxdilni amalga oshirishda eritmadagi xaroratga, muxitga va katalitik ta'sir kursatuvchi boshka omillarga e'tibor beriladi.

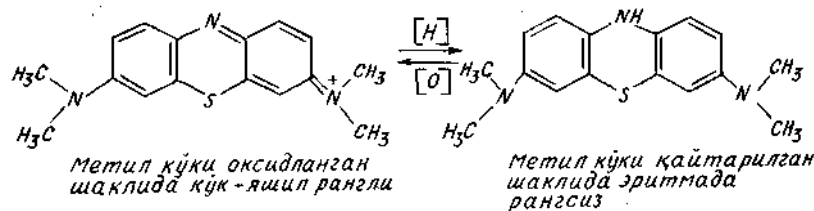
Oksidlanish-kaytarilish usulida reaksiyaning ekvivalent nuktasini aniklash maksadida oksidlanuvchi va kaytariluvchi xossaga ega bulgan indikatorlardan farmatsevtika taxdilida kupincha ferroin, difenilamin va ba'zida metilen kuki, metiloranj indikatorlari ishlatiladi. Ferroin, bu temir (II)-sulfat bilan o-fenantrolinning uzaro birikishidan x,osil bulgan kizil rangli kompleks birikma bulib, u oksidlovchilar ta'sirida, ya'ni titrlash-ning ekvivalent nuktasida tarkibidagi temirning uch valentgacha oksidlanishi xisobiga kuk rangli kompleks tuz Xoliga utadi va aksincha kaytaruvchi moddalar ta'sirida avvalgi rangida koladi.



Difenilaminning oksidlovchilar ta'sirida oksidlanib, kuk rangli birikma x,osil kilishi va aksincha kaytaruvchilar ta'sirida kaytadan rangsizlanib ketish xossasidan, turli gurux, preparatlar mikdorini oksidlanish-kaytarilish usuli buyicha aniklashda indikator sifatida kepg foydalaniladi. Odatda, ushbu maksadda uning konsentrlangan sulfat kislotadagi 0,5% li eritmasi ishlatiladi.



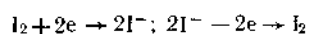
Metilen kuki xam eritmada mavjud bulgan sharoitga karab, uzining rangini uzgartiradi. Masalan, u eritmada kuk-yashil rangli oksidlangan shaklda bulib, kaytaruvchilar ta'sirida rangsizlanadi va aksincha.



Oksidlanish-kaytarilishning yodometrik usuli buyicha aniklashda indikator sifatida kraxmalning yangi tay-yorlangan 1 % li suvdagi eritmasi ishlatiladi.

Xozirgi vaktida oksidlanish-kaytarilish reaksiyasiga asoslangan 50 dan ortik usul mavjud bulib, ulardan farmatsevtika taxdilida yodometriya, yodxlorometriya, bro-matometriya, permanganometriya, serimetriya, dixromatomet-riya usullari keng kullanadi.

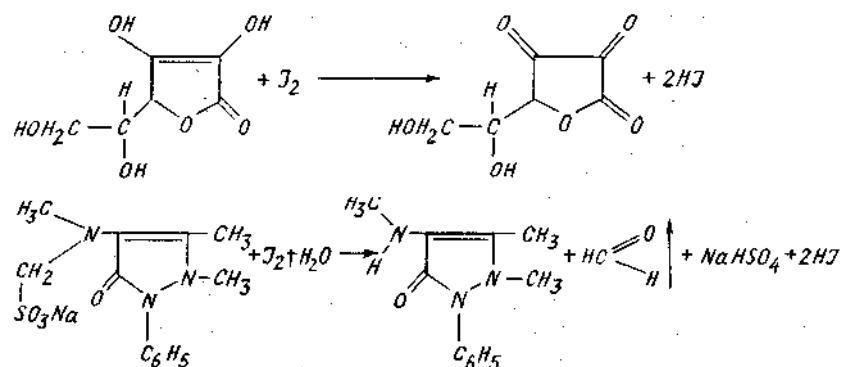
Yodometriya usuli erkin yodning oksidlovchi, yodid ioninchng esa kaytaruvchi x,ossasiga asoslangandir. Bunda erkin yod ma'lum sharoitda yodid ionigacha kaytarilsa, yodid ion aksincha erkin yodgacha oksidlanadi.



Yod nisbatan kuchsiz oksidlovchi xossaga ega bulib, uning sistemasidagi oksidlanish-kaytarilish potentsiali 0,54 V ga teng. Yodometriya usuli buyicha kupdan-kup oksidlovchi va kaytaruvchi xossaga ega bulgan turli noorganik va organik dori moddalarining mikdori aniklanadi. Yodometriya usulida titrant sifatida yod va natriy tiosulfatning turli molyar konsentratsiyadagi eritmaları ishlatiladi. Farmatsevtika taxdilida kupincha ularning 0,01 mol/l va 0,1 mol/l eritmalaridan foydalaniladi.

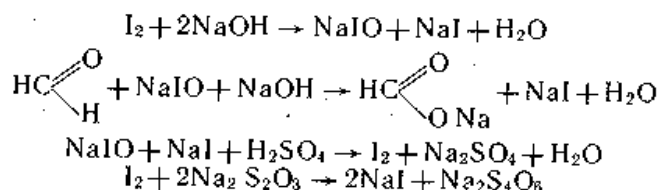
Yodning suvda juda kam eruvchanligi sababli, uning titrlanga'n eritmaları kaliy yodid eritmasida eritish yuli bilan tayyorlanadi. Bunday eritmada erkin yod (K) kompleks ioni xolida buladi.

Farmatsevtika taxlilida yodometriyaning turli usullaridan foydalaniladi. Masalan, natriy tiosulfat, askor-bin kislota va analginga uxshash engil oksidlovchi preparatlar yodning titrlangan eritmasi bilan bevosita titrlab aniklanadi.

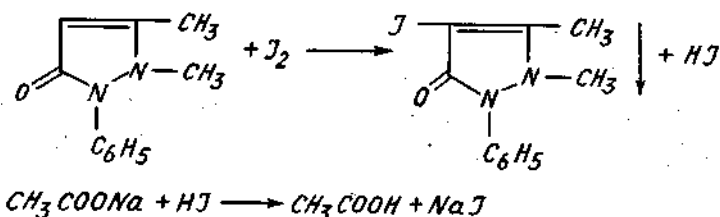


Ba'zi bir gurux moddalarni, jumladan, formalin, furatsilin, nikodin, benzilpenitsillin kabi preparatlar-ning yod bilan oksidlanishi ishkoriy muxitda olib borishni talab kiladi. SHuning uchun xam ularning mikdori ishkoriy muxitda titrantning ortikchasi buyicha kayta titrlash yuli bilan aniklanadi. Bunda eritmaga ortikcha kushilgan yodning reaksiyaga kirishmay kol ga n qismini

kislotali muxitda natriy tiosulfat eritmasi bilan titrlab, preparatning mikdori aniklanadi. Masalan, formalin mikdorini aniklashda, uning ma'lum xajmiga natriy gidroksid eritmasi ishtirokida anik xajmda ortikcha yodning 0,1 mol/l eritmasidan kushiladi. Suyuklikni ma'lum vaktgacha korongu joyda saklagandan sung, unga sulfat kislota kushiladi va reaksiyaga kirishmay kalgan yodning ortikchasi natriy tiosulfatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.

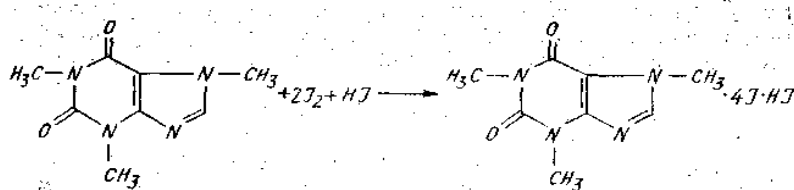


Ayrim preparatlar mikdorini yodometriya usulida aniklash natriy gidrokarbonat yoki natriy atsetat ishtirokida olib boriladi. Masalan, antipirinni mikdorini aniklashda, uning eritmasiga natriy atsetat ishtirokida ma'lum va ortik xajmda 0,1 mol/l yod eritmasidan kushiladi va suyuklik tegishli bir vaktgacha kuyilgandan sung reaksiyaga kirishmay kolgan yodning ortikchasi natriy tiosulfatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



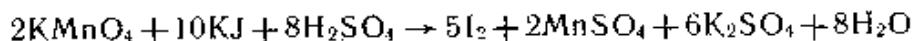
Eritmaga kushilgan natriy atsetat, reaksiya natijasida ajralib chikkan, kuchli kaytaruvchi xossaga ega bulgan gidroyodidni neytrallab, kaytaruvchi xossaga ega bulmagan natriy yodid tuziga utkazadi.

Molekula tuzilishida azot saklagan ba'zi gurux * birikmalar (dibazol, promedol, kofein natriy-benzoat va boshkalar) neytral yoki kislotali muxitda yod bilan kungir yoki kizil-kungir rangli poliyodid, kush molekulyar birik-ma xolida'chukma xosil kiladi. Ushbu xossalaridan ularning mikdorini aniklashda foydalaniladi. Masalan, kofein natriy benzoatning tarkibidagi kofein mikdorini DF da keltirilgann usul buyicha aniklashda, uning suvdagi eritmasiga sulfat kislota ishtirokida 0,1 mol/l yod eritmasidan ortik xajmda kushiladi. Bunda kofein kungir rangli poliyodid tuzi xolida chukadi va keyinchalik filtrat tarkibidagi reaksiyaga kirishmay kolgan yodning ortikchasi-ni tiosulfatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlab aniklanadi.



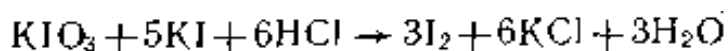
Yodometriya	usulining	yana	boshka	bir	yuli,	yodid
ionining	kislotali	muxitda	kaytaruvchi	xossasiga		asos-
langan	bulib, bu	usul	kaliy	permanganat,	natriy	arse-
nat,	mis	(II)-sulfat,	vodorod	peroksid,		gidroperitga
uxshash	oksidlovchi	xossaga	ega	preparatlar		mikdorini
aniklashda	kullanadi.	Masalan,	kaliy	permanganat		yoki

natriy arsenat mikdorini aniklashda, ularning suvdagi
 eritmasiga sulfat kislota ishtirokida kaliy yodid -
 eritmasi kushiladi. Reaksiya natijasida ajralib chikkan
 erkin yod natriy tiosulfatning 0,1 mol/l eritmasi bilan
 titrlanadi.

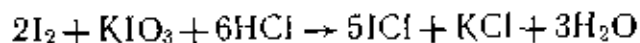


Yodometriya usulida. kupincha natriy tiosulfatning 0,01, 0,02 va 0,1 mol/l . eritmalari ishlatiladi, indikator sifatida esa kraxmalning 1 % li eritmasidan foydalanila-di.

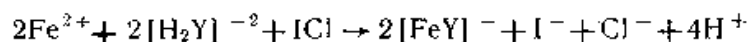
Yodxlorimetriya usulida titrant sifatida yod-
 xlorning 0,1 mol/l eritmasi kullnadi. Uni DF kursatma-
 si buyicha kaliy yodid, konsentrlangan xlorid kislota va
 kaliy yodatlarini kuyidagi tenglama buyicha uzaro ta'sir
 ettirib olinadi.



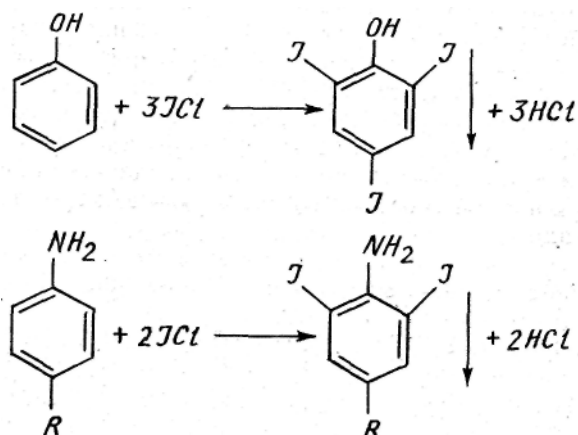
Reaksiyadan ajralib chikkan erkin yod kaliy yodning boshka bir qismi bilan kaytadan reaksiyaga kirishib, yodxloridga utadi.



Yodxlorimetriya usuli bilan kaytaruvchi xossadagi
 turli noorganik va organik moddalar mikdori aniklanadi.
 Masalan, temir (II)-sulfatning mikdori, trilon B va
 kraxmal indikator ishtirokida yodxloridning 0,1 mol/l
 eritmasi bilan titrlab aniklanadi.



Bu erda reaksiya natijasida ajralib chikkan uch valentli temir keyinchalik oksidlovchi sifatida reaksiyaga kirishib kolmasligi uchun trilon B yordamida kompleks tuz x,oliga utkaziladi. Yodxlorimetriya.usuli buyicha askorbin kislota xam bevosita titrlab aniklanadi. Ushbu usuldan fenollarni (fenol, rezorsin, salitsil kislota), aromatik'aminlarni (sulfanilmidlarni, para-aminobenzoy va para-amino-salitsil kislota xosilalari va boshkalar) aniklashda xam keng foydalaniladi. Yodxlorimetriya usuli, fenol va aromatik aminlarni galloidlash reaksiyasiga asoslangan.

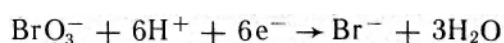


Reaksiyaga kirishmay kalgan yodxloridning ortiqchasi keyinchalik yodometriya usuli buyicha aniklanadi. Buning uchun reaksiyaning oxirida suyuklikka kaliy yodid eritmasi kushiladi va ajralib chikkan erkin yod natriy tiosulfatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



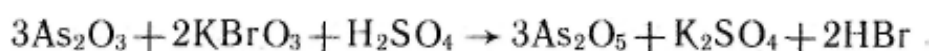
Davlat farmakopeyasi, yodoxlorimetriya usuli buyicha etakridin laktatni aniklashni tavsiya qiladi. Bu preparat yodxlorid bilan kush molekulyar birikma xolida chukma xosil kiladi, sungra reaksiyaga kirishmay kolgan yodxloridning ortiqchasi filtratda yodometrik usul buyicha aniklanadi.

Bromatometriya usulida titrant sifatida kaliy bromatning 0,1 mol/l eritmasi ishlatiladi. Bu usul kislota muxitida bromat ionning kaytaruvchi moddalar bilan reaksiyaga kirishib ketishi natijasida bromid ionigacha kaytarilishiga asoslangan.

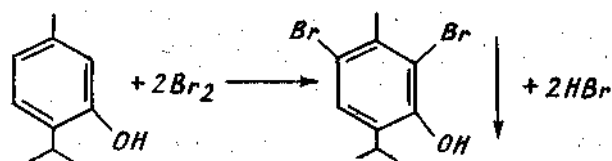
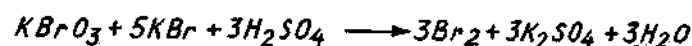


Uning $-E^\circ = VgO_3 / Vg_2$ sistemasidagi oksidlanish-kaytarilish potentsiali 1,44 V ta teng.

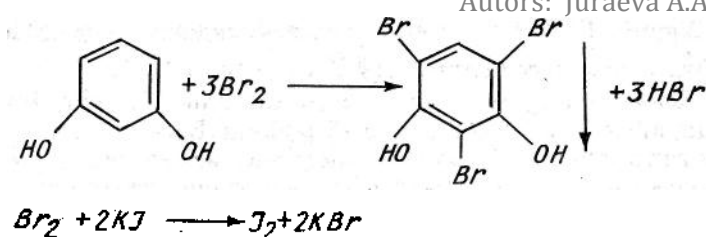
Bromatometriya	usulida	titrlash	kaliy	bromid	ishtiro-
kida,	kislotali	muxitda	olib	boriladi.	Bromatometriyaning
bevosita	titrlash	usuli	metiloranj,	metil	kizili, kizil
kongo	kabi	azobuyok	turidagi	indikatorlar	ishtirokida olib
boriladi.	Titrlash	suyuklik	rangsizlangunga	kadar	davom
ettiriladi.	Reaksiyaning	ekvivalent	nuktasida	eritmaga	
kushilgan	kaliy	bromat	indikatorni	oksidlab,	rangsizla-
nishga	olib keladi.	Masalan	(DF buyicha)	mishyak	(III)- ok-
sidni	aniklashda	uning	eritmada	ma'lum	mikdori metil-
kizil	indikator,	kaliy	bromid	va	sulfat kislota
ishtirokida	kaliy	bromatning	0,1	mol/l	eritmasi bilan
titrlanadi.					



Farmatsevtika taxlilida bromatometriyaning bevosita titrlash usulidan fenol va aromatik amin katori prepa-ratlarning mikdorini aniklashda xam foydalaniladi. Masalan, Davlat farmakopeyasi ushbu usul buyicha timol mikdorini aniklashni tavsiya qiladi. Bunda xam mishyak (III)- oksidga uxshash preparatning eritmasi kaliy bromid, sulfat kislota va metiloranj indikator ishtirokida suyuklik rangsizlangunga kadar, kaliy bromatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



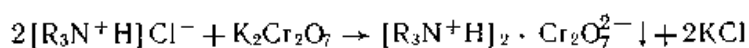
Bromatometriyaning teskari, ya'ni titrantning ortiqchasi buyicha kayta titrlash usulidan xam keng foydalaniladi. Bu usulda reaksiyaning oxirgi boskichi yodometrik usul bilan yakunlanadi. Masalan, rezorsinning mikdorini aniklashda, uning ma'lum xajmda olingan eritmasiga sulfat kislota va kaliy bromid ishtirokida kaliy bromatning 0,1 mol/l eritmasidan anik va ortiqcha xajmda kushib, uning ogzini maxkam yopgan xolda bir oz turgizib kuyiladi. Sungra unga kaliy yodid kushiladi va ajralib chikkan erkin yodni natriy tiosulfatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



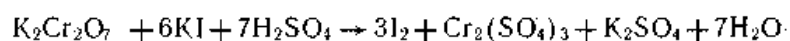
Bromatometriya usulidan turli gurux dori moddalarini, jumladan, salitsilat kislota, fenilsalitsilat, mezaton, xinazol, streptotsid, anestezin, novokain va boshka fenol xamda aromatik amin kator preparatlar mikdorini aniklashda foydalaniladi.

Dixromatometriya usulida, farmatsevtika taxlilida asosan, titrant sifatida kaliy dixromatning 0,1 mol/l eritmasidan foydalaniladi.

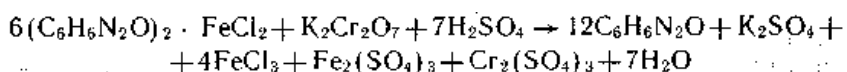
Bu usul farmatsevtika taxlilida metilen kuky va akrixin preparatlarining miqdorini aniqlashda kullana-di. U ayni preparatlarning kaliy dixromat bilan quyidagi tenglama buyicha, kompleks birikma xolida chukma xosil kilishlariga asoslangan.



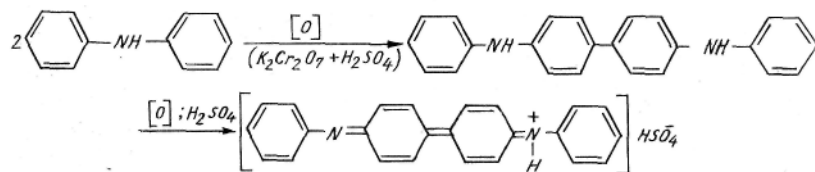
Ortik xajmda olingan kaliy dixromatning reaksiyaga kirishmay kolgan mikdori yodometrik usul buyicha anikla-nadi.



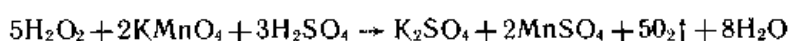
Dixromatometriyaning bevosita titrlash usuli buyicha feramid mikdori undagi ikki valentli temir asosida aniklanadi. Bunda ma'lum mikdorda olingan preparatning suvli eritmasi sulfat kislota va difenilamin indikator ishtirokida suyuqlik yashil-binafsha rangga buyalgunga kadar, kaliy dixromatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



Reaksiyaning ekvivalent nuktasida bir tomchi ortikcha kushilgan kaliy dixromat eritmasi ta'siridan, eritmadagi difenilamin oksidlanib, yashil-binafsha rangga utadi.

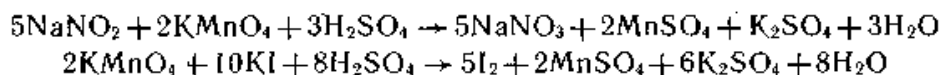


Permanganometriya usulida, farmatsevtik taxdil-da, titrant sifatida kupincha kaliy permanganatning 0,1 mol/l li eritmasi ishlatiladi. Bu usul sulfat kislota muxitida preparatlarni bevosita titrlash va aksincha titrantning ortikchasi buyicha, ya'ni kayta titrlash yuli bilan aniklanadi. Permanganometriyaning bevosita titrlash usulida titrantning uzi indikator vazifasini bajaradi va titrlash suyuqlik pushti rangga buyalgunga kadar olib boriladi. Masalan, bu usul buyicha vodorod peroksid, gidroperit, magniy peroksid, kaytarilgan temir, temir (II)-sulfatga uxshash preparatlar, sulfat kislota ishtirokida suyuqlik pushti rangga utgunicha kaliy permanganatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlab aniklanadi.

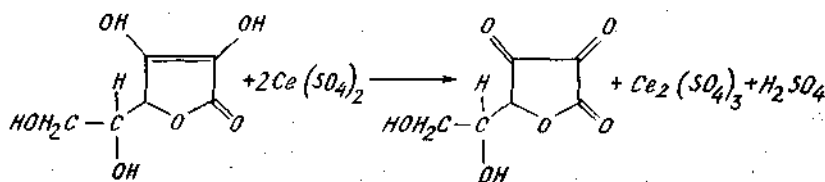


Permanganometriyaning, titrantning ortikchasi buyicha kayta titrlash usulini Davlat farmakopeyasi

natriy nitritning mikdori aniklashda tavsiya kiladi. Bunda ma'lum mikdor preparat saklangan eritmaga ortik xajm-da kaliy permanganatning 0,1 mol/l li eritmasi va sulfat kislotani kushib, ma'lum vaktgacha kuyib kuyiladi. Sungra eritmaga kaliy yodid kushiladi va ajralib chikkan erkin yod natriy tiosulfatning 0,1 mol/l li eritmasi bilan titrlanadi.

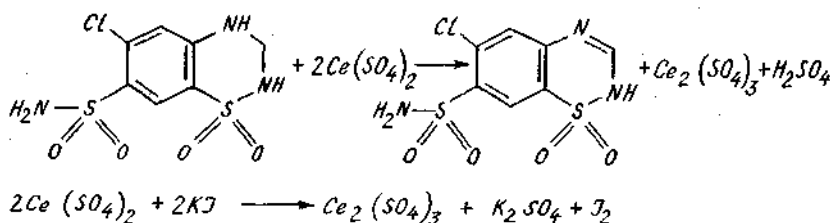


Oksidlanish-kaytarilish usullaridan yana farmatsevtika taxlilida perimetriya usuli muxim ahamiyatga ega. Bu usul turt valentli seriy ionining oksidlovchi xossasiga asoslangan bulib, bunda titrant sifatida seriy (IV)- sulfatning 0,01 mol/l va 0,1 mol/l li eritmali ishlatiladi. Serimetriya usulida oksidlanish-kaytarilish xossasida-gi indikatorlardan ferroin va difenilamin keng kullana-di. Bu usuldan kup turli noorganik va organik dori moddalarining mikdori aniklashda foydalaniladi. Noorganik moddalardan margimush (III), temir (II) preparatla-ri, yodid tuzlari, organik dori moddalaridan amidopirin, tokoferol atsetat, vikasol, dixlotiazid, askorbin kislotasi, feramid va boshkalar mikdori aniklashda kullanadi. Masalan, askorbin kislotani aniklash uchun uni sulfat kislotasi va bir necha tomchi ferroin indikator ishtirokida suyuqlikdagi kizil rang xavo rangga aylangunicha seriy (IV)-sulfat 0,01 mol/l li eritmasi bilan titrlanadi. Bunda kuyidagi tenglama buyicha avval askorbin kislotasi oksidlanadi.



Reaksiyaning ekvivalent nuktasida bir tomchi ortikcha kushilgan seriy (IV)-sulfat, indikator tarkibidagi temir oksidlanishi natijasida rangi uzgaradi.

Serimetrik usulda bevosita titrlashdan tashkari, undan dori moddalarini titrantning ortikchasi buyicha, ya'ni kayta titrlash yuli bilan xam aniklanadi. Masalan, dixlotiazid mikdori aniklashda, uning sulfat kislotasi kushilgan eritmasiga anikxajmda ortikcha seriy (IV)- sulfatning titrlangan eritmasidan kushiladi va sungra reaksiyaga kirishmay kolgan titrantning ortikchasi yodo-metriya usuli yordamida aniklanadi.



Davlat farmakopeyasida serimetriya usuli buyicha tokoferol atsetat va vikasol mikdori aniklash keltirilgann.

Keys

Vodorod peroksid dori moddasi tahlil qilish uchun sifatni taminlash bulimiga kelib tushdi. Uning DF talabiga javob berishini isbotlang.

Keysni bajarish bosqichlari va topshiriqlar:

Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo‘llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo‘llari

Laboratoriya ishning maqsadi: Dori moddalarning miqdorini aniqlashda qo‘llaniladigan kimyoviy usullar bilan talabalarni tanishtirish va ko‘nikma hosil qilish. Kislotali – asosli titrlash, yodometrik, permanganatometrik, nitritometrik usullarning mohiyatini tushuntirish.

Mazmun va kutilayotgan natija: Farmatsevtik laboratoriyalarida miqdoriy usullarini qo‘llashni talabalariga o‘rganish.

Laboratoriya ishning rejasi

3. Farmatsevtik tahlilda qo‘llaniladigan hajmiy usull kompleksonometrik usulda kaltsiy glyukonatning miqdorini aniqlash
4. Anestezinning miqdorini nitritometriya usulada aniqlash

Ishning maqsadi: kompleksonometrik usul va nitritometriya usullarning farmatsevtik tahlilda qo‘llash.

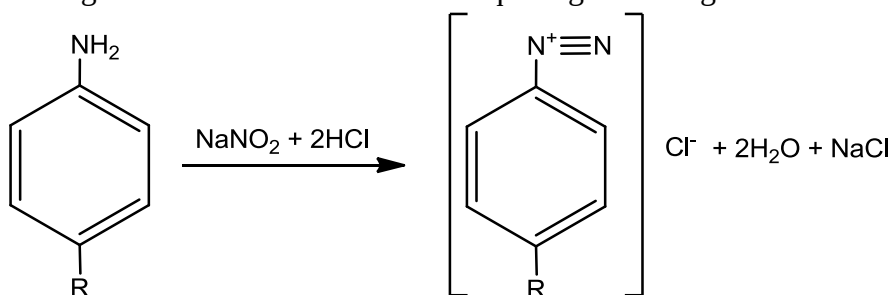
Tadqiqot ob‘ekti : Kaltsiy glyukonat, anestezin

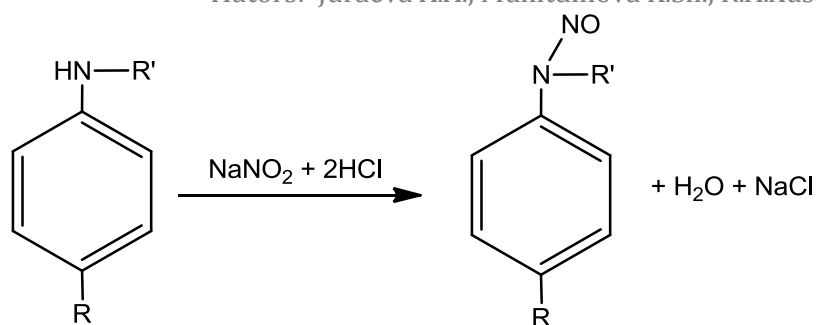
Jarayonning asosiy bosqichlari va tadqiqotni olib borilishi:

Nitritometrik usul

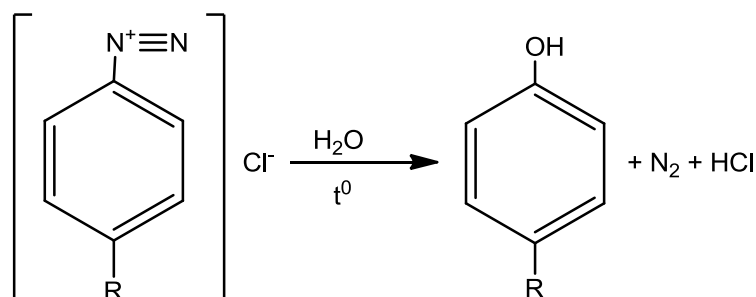
Bu usul tuzilishida birlamchi yoki ikkilamchi aromatik aminoguruh saqlagan dori moddalarning miqdorini aniqlashda keng qo‘llaniladi. Shuningdek, nitroguruh saqlagan aromatik birikmalarni ham, dastlab nitroguruhni aminoguruhgacha qaytarib olib, so‘ng tahlil qilish mumkin.

Nitritometrik usul birlamchi aromatik aminlarning kislotali sharoitda diazoniyl tuzi hosil qilishi, ikkilamchi aminlarning esa nitrozo—birikmalar hosil qilishiga asoslangan.





Reaksiya natijasida hosil bo'lgan diazoniyl tuzi beqaror modda bo'lib, xona haroratidan yuqori haroratda tezda parchalanib ketadi.



Shuningdek, tahlil aniqligi titrlanuvchi aralashmaning muhit sharoiti, jarayonning bir xil yo'nalishda borishi, titrlash tezligi, ekvivalent nuqtani aniqlash usuli kabi bir qancha omillarga bog'liq.

1. Ko'pchilik hollarda moddani aniq miqdori tortib olinib, 10 ml suvda eritilgach, 10 ml suyultirilgan xlorid kislotasi qo'shib, eritma hajmini suv bilan 80 ml gacha yetkazish tavsiya etiladi. Eritmada hosil bo'lgan pH diazotirlanish reaksiyasining borishi uchun qulay hisoblanadi.

Eritma pH muhitini hisoblash:

100 ml suyultirilgan xlorid kislotasida - 8,3 g HCl, bo'lsa 10 ml da - 0,83 g HCl bo'ladi.

80 ml eritmada - 0,83 g HCl bo'lsa 100 ml eritmada — 10,37 HCl, ya'ni eritmadagi xlorid kislotasining konsentratsiyasi 0,28 mol/l bo'ladi.

$$\text{pH} = -\lg[\text{H}^+] = -\lg 0,28 = 0,553$$

2. Titrlash 18°C dan past haroratda, ba'zi hollarda esa +5°C haroratda olib borilib, bu harorat reaksiya mahsulotining turg'unligini ta'minlaydi.

3. Diazotirlanish reaksiyasini tezlashtirish va bir xil yo'nalishda olib borish maqsadida eritmaga kaliy bromid qo'shiladi.

4. Tahlil aniqligiga titrlash tezligi ham ta'sir etadi, chunki diazotirlanish reaksiyasi sekinlik bilan ketadi. Titrlash ekvivalent nuqtaga 0,5 ml qolgunga qadar minutiga 2 ml dan, titrlash oxirida esa minutiga 1 tomchidan titrant qo'shish tezligida bajariladi.

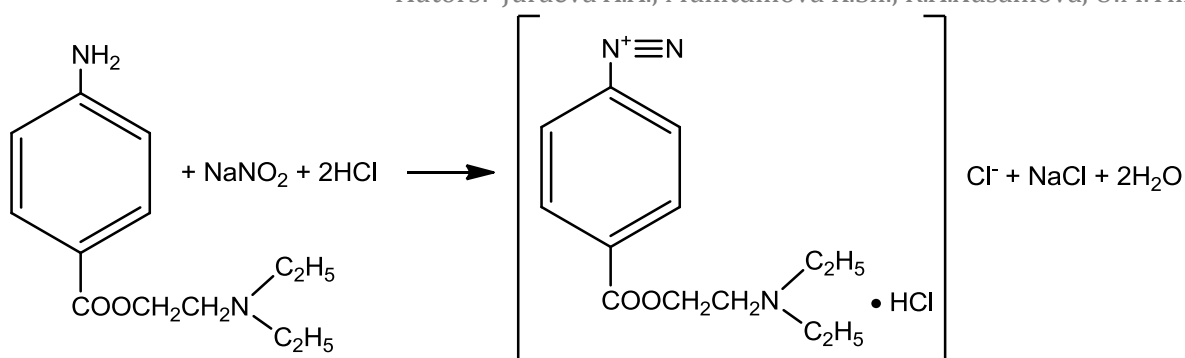
Titrlash tezligini tartibga solish uchun avvaldan titrant hajmini nazariy hisoblab olinadi.

5. Nitritometrik usulda tashqi va ichki indikatorlardan foydalanib, tashqi indikator sifatida yodkraxmal qog'ozi, flavokridin qog'ozi va boshqalar, ichki indikator sifatida esa tropeolin 00, neytral qizili va tropeolin 00 bilan metilen ko'ki eritmaları aralashmasi ishlatiladi.

6. Tekshiriluvchi eritmani titrlashdan avval nazorat tajribasi titrlanadi. Titrlash uchun sarf bo'lishi mumkin bo'lgan 0,1 mol/l natriy nitrit hajmi $V_{\text{amaliy}} = V_{\text{nazariy}} + V_{\text{nazorat}}$ bo'ladi.

Novokainning miqdorini aniqlash

Tahlil quyidagi kimyoviy jarayon bo'yicha boradi:

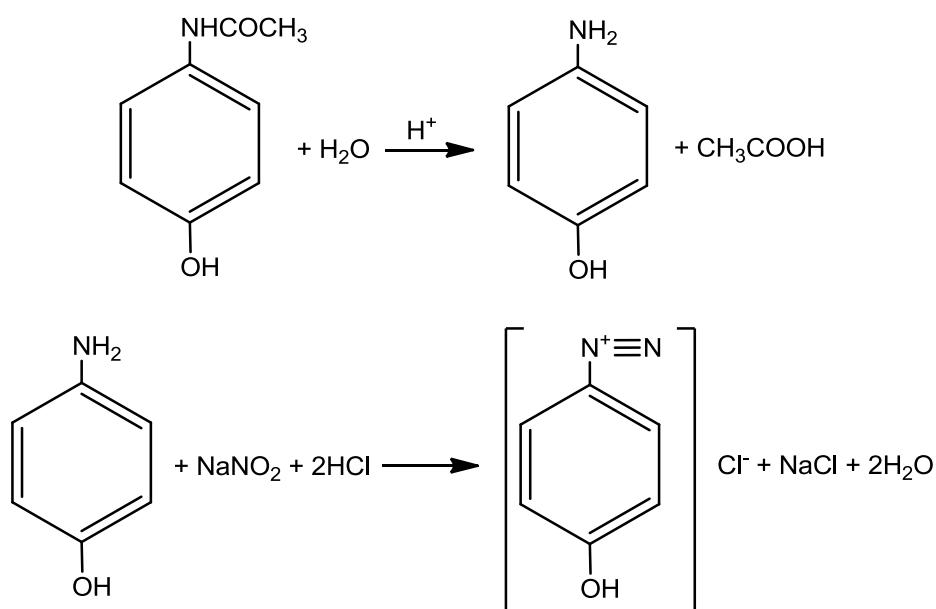
**Aniqlash tartibi:**

0,3 g novokain gidrokslorid (aniq tortma) 10 ml suvda eritilib, 10 ml suyultirilgan xlorid kislota qo'shib, suv bilan eritmaning hajmi 80 ml ga yetkaziladi. Eritmaga 1 g kaliy bromid, 2 tomchi tropeolin 00 va 1 tomchi metilen ko'ki eritmalaridan qo'shiladi va sovitib turilgan holda (18—20°C dan past bo'lgan haroratda) 0,1 mol/l natriy nitrit bilan eritma qizil-binafsha rangdan ko'k rangga o'tguniga qadar titrlanadi. Titrlash ekvivalent nuqtaga 0,5 ml qolguncha minutiga 2 ml, so'ng minutiga 1 tomchi titrant qo'shish tezligida bajariladi.

E=M.m. 1 ml 0,1 mol/l natriy nitrit 0,2728 g novokainga mos kelib, uning dori moddasidagi miqdori 99,5% dan kam bo'lmasligi kerak.

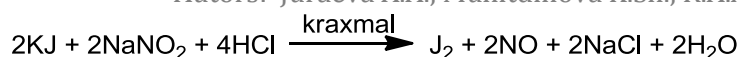
Paratsetamolning miqdorini aniqlash

Dastlab ikkilamchi amin bo'lgan paratsetamol kislotali sharoitda gidrolizlash orqali birlamchi aminga o'tkazib olinadi.

**Aniqlash tartibi:**

0,25 g paratsetamol (aniq tortma) 100 ml hajmli kolbada 10 ml suyultirilgan xlorid kislota qo'shib vertikal sovitgichga tutashtirilgach, 1 soat davomida qaynatiladi.

Sovitgich 30 ml suv bilan yuvilib, kolbadagi suyuqlik diazotirlash kolbasiga o'tkaziladi (kolba og'zi mahkam berkitiladigan bo'lsa, diazotirlash kolbasiga o'tkazish shart emas). So'ng 1 g kaliy bromid qo'shib 0,1 mol/l natriy nitrit bilan titrlanadi. Ekvivalent nuqta yod kraxmal qog'ozi bilan aniqlanadi. Reaksion aralashmadan shisha tayoqcha yordamida yod kraxmal qog'oziga 1 tomchi tomizilganda ko'k rang hosil bo'lishi titrlash tugaganligini bildiradi.



Bir vaqtning o'zida nazorat tajribasi ham o'tkaziladi.

E=M.m. 1 ml 0,1 mol/l natriy nitrit 0,01512 g paratsetamolga mos kelib, uning dori moddada miqdori 98,5% dan kam bo'lmashligi kerak.

Tekshirish natijasida olingan natijalarni tahlil qilish va hisoblash;

O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi;
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml va 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindirlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidolari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
 - kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
 - ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallash va idishlarni zararsizlantirish shart;
 - kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).
- Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralari qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlami ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkafiga 110⁰-140⁰ C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Savollar, masala va misollar

1. 0,2016g yodni (A.o. 126,90) titrlash uchun qancha 0,1M Na₂S₂O₃ (K=1,0012) dan sarflangan? Dori moddasi tarkibidagi yod miqdori-99,6%. Kimyoviy reaksiyalar tenglamasini yozing. Mm-126,90
2. 5% I₂ ning (M.o.126.9) spirtidagi eritmasini 2ml titrlash uchun 8,04 ml 0,1M AgNO₃ (TK=1,000) dan sarflangan bo'lsa, KI (M.o.165.1) ning dori turi tarkibidagi % miqdorini

- hisoblab toping. I_2 eritmasini titrlash uchun 5,68ml (TK=1,000) $Na_2S_2O_3$ sarf bo'lgan. Kimyoviy reaksiyalar tenglamasini yozing.
3. Agar MgO_2 : MgO (M.o.96,24) tortmasini titrlash uchun 0,1 M $KMnO_4$ (TK=0,9960) dan 18,08 ml sarf bo'lgan bo'lsa, tahlil uchun olingan tortma miqdorini hisoblab toping. Tarkibidagi faol modda miqdori-25%. Kimyoviy reaksiyalar tenglamasini yozing
 4. 0,4890 g $Na_2S_2O_3$ (M.o.248,18) ni titrlash uchun qancha 0,1M I_2 eritmasi (TK=1,006) sarflangan? Dori moddasi tarkibidagi tasir qiluvchi dori moda miqdori-101,0%. Kimyoviy reaksiyalar tenglamasini yozing.
 5. Agar 0,09006 g I_2 tortmani titrlash uchun 7,00 ml 0,1 M $Na_2S_2O_3$ eritmasi (TK=1,006) sarflangan? Dori moddasi tarkibidagi tasir qiluvchi modda miqdori 101,0%. Kimyoviy reaksiyalar tenglamasini yozing. Mm-126.9

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая хімія /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ, Золоті сторінки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ «Золоті сторінки», 2001.

9-LABORATORIYA MASHG'ULOT: Dori moddalarning miqdorini aniqlashda qo'llaniladigan fizikaviy usullar. Refraktometriya usuli. Glyukoza va magniy sulfat, kalsiy xlorid eritmalari

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....20 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa
3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 20 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....100 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 20 daqiqa

6. Talabalarining mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi boyicha baxolash 10 daqiqa

7. Uyga vazifa berish.....10 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarining darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

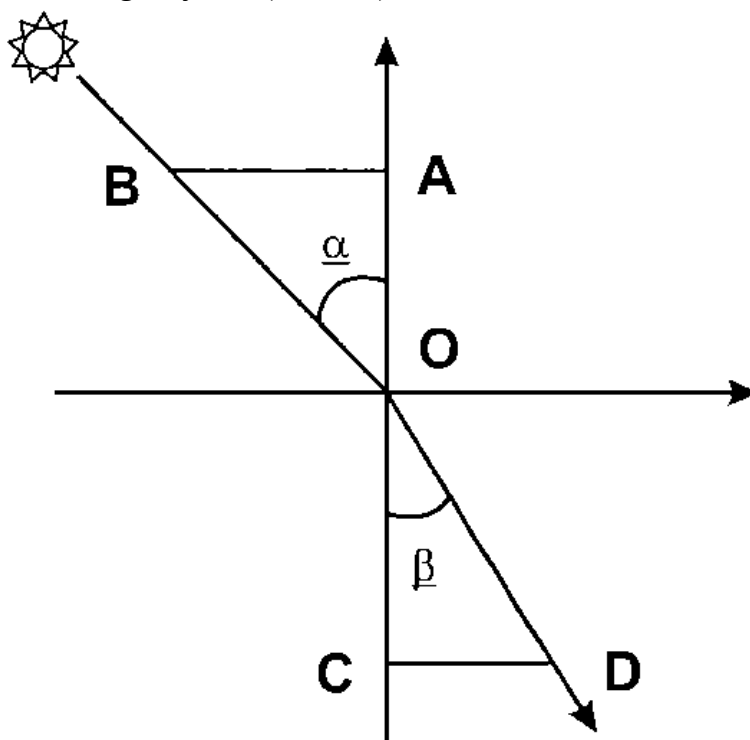
Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Asosiy matn

Refraktometrik usul eritmalarining nur sindirish ko'rsatkichini aniqlashga asoslangan. Nur sindirish ko'rsatkichi turlicha tizimdagi refraktometrlar yordamida 20°C haroratda, natriy spektriga mos to'liq uzunligida ($\lambda = 589,3 \text{ nm}$) aniqlanadi.

Zamonaviy refraktometrlar oddiy yorug'lik (ko'zga ko'rinadigan nur, $\lambda = 400-800 \text{ nm}$) da o'lchanganda ham D natriy spektriga mos bo'lgan nur sindirish ko'rsatkichini aniqlash imkonini beradi. Normal sharoitda aniqlangan nur sindirish ko'rsatkichi - n_D^{20} bilan belgilanadi.

Nur manbayidan tarqalgan nur bir muhitdan ikkinchi muhitga o'tishda yo'nalishini o'zganiradi (sinadi). Ikkinchi muhitning nur tushgan nuqtasidan, muhit yuzasiga perpendikular chiziq o'tkazilib, ikkinchi muhit yuzasiga teng masofalarda parallel chiziqlar tortilsa, gipotenuzalari tushgan va singan nurlardan iborat ikkita to'g'ri burchakli uchburchak hosil bo'lib, α — burchak tushish burchagi, β — burchak esa sinish burchagi deyiladi (14-rasm).



14-rasm.

Nur sindirish ko'rsatkichi nurning havodagi tarqalish tezligining, uning tekshiriluvchi eritmadagi tezligiga nisbati yoki tushish burchagi sinusining sinish burchagi sinusiga nisbati bilan

ifodalanadi.

$$n = \frac{V_1}{V} = \frac{\sin \alpha}{\sin \beta};$$
$$\sin \beta = \frac{CD}{DO};$$

Tushish burchagi (α) sinish burchagi (β) dan kichik bo'lganligi uchun, $AB > CD$ bo'lib, $\sin \alpha > \sin \beta$ bo'ladi. Shuning uchun nur sindirish ko'rsatkichi birdan katta qiymatdan iborat.

Masalan, 20°C haroratda tozalangan suvning nur sindirish ko'rsatkichi 1,3330 ga teng.

Nur sindirish ko'rsatkichining mutloq va nisbiy qiymatlari mavjud. Mutloq nur sindirish ko'rsatkichi eritmaning vakuumga nisbatan nur sindirish ko'rsatkichi. Nisbiy nur sindirish ko'rsatkichi esa eritmaning havoga nisbatan nur sindirish ko'rsatkichi. Amalda aniqlanuvchi eritmaning havoga nisbatan o'lchangan nur sindirish ko'rsatkichidan foydalaniladi.

Eritmaning nur sindirish ko'rsatkichi aniqlanuvchi moddaning tabiatiga, eritma konsentratsiyasiga, sinayotgan nurning to'lqin uzunligiga, nur sindirish ko'rsatkichi o'lchanayotgan refraktometr turiga, erituvchining tabiatiga, haroratga va boshqa bir qancha omillarga bog'liq. Amalda farmatsevtik tahlilda Abbe turidagi refraktometrlardan foydalanilib, bu uskuna yordamida natriy spektri to'lqin uzunligi - D dagi ($\lambda=589,3 \text{ nm}$) nur sindirish ko'rsatkichi o'lchanadi.

Aniqlash harorati $20 \pm 0,5^{\circ}\text{C}$ dan iborat bo'lib, normal haroratsdan boshqa haroratda o'lchangan nur sindirish ko'rsatkichi formula orqali normal haroratga o'tkaziladi.

$$n_D^{20} = n_D^{t^0} - (20 - t^0) \cdot 0,0002$$

Nur sindirish ko'rsatkichi aniqlanayotgan eritmaning konsentratsiyasi 2% dan kam bo'lmasligi maqsadga muvofiq.

Refraktometrik usul bilan bajariladigan tahlil quyidagi bosqichlardan iborat:

1. Refraktometmi sozlash;
2. Tekshiriluvchi eritmaning nur sindirish ko'rsatkichini aniqlash va uni, agar lozim bo'lsa, normal haroratga o'tkazish;
3. Hisoblash formulasi yoki refraktometrik jadvaldan foydalanib, aniqlanuvchi moddaning foiz yoki gramm miqdorini hisoblash.

Refraktometr tozalangan suv yordamida sozlanib, buning uchun kamida besh marotaba nur sindirish ko'rsatkichi aniqlanadi va tozalangan suvning aniqlangan nur sindirish ko'rsatkichlari bilan solishtirilganda farq (Δn_D^{20}) 0,0002 dan ortiq bo'lmasligi kerak.

Tekshiriluvchi eritmaning nur sindirish ko'rsatkichi aniqlanib, lozim bo'lsa normal haroratga o'tkaziladi. Eritmaning nur sindirish ko'rsatkichi $n = n_0 + CF$ formula bilan ifodalangani uchun eritmaning konsentratsiyasi

$$C = \frac{n - n_0}{F}$$

formula bilan hisoblanadi.

C — eritmaning foiz konsentratsiyasi;

n — eritmaning nur sindirish ko'rsatkichi;

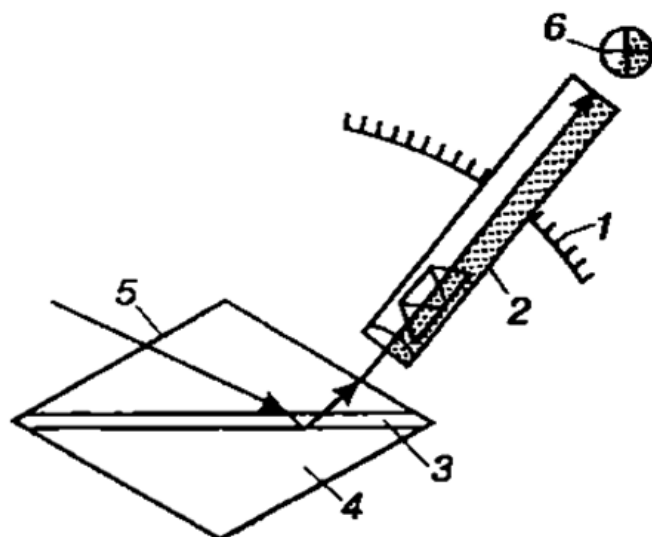
n_0 — erituvchining nur sindirish ko'rsatkichi;

F — refraktometrik omil bo'lib, eritma konsentratsiyasi 1% ga o'zgarganda nur sindirish ko'rsatkichi qanchaga o'zgarishini ko'rsatadigan kattalik.

Topshiriqlar variantlari:

Masala va misollar

Keys to'plami.



Laboratoriya ishning maqsadi: Dori moddalarning miqdorini aniqlashda qo'llaniladigan fizikaviy usullar bilan tanishish.

Mazmun va kutilayotgan natija: . Refraktometriya usul farmatsevtik tahlilda qo'llanilishi.

Laboratoriya ishning rejasi

1. Refraktometriya usulida glyukoza va magniy sulfatning miqdorini aniqlash
2. Olingan natijalarni tahlil qilish va rasmiylashtirish

Ishning maqsadi: Dori moddalarning miqdorini aniqlashda qo'llaniladigan fizikaviy usullar bilan tanishtirish. Refraktometriya usulini farmatsevtik usulda miqdorini aniqlash, mohiyati.

Tadqiqot ob'ekti: Glyukoza va magniy sulfat eritmaları

Jarayonning asosiy bosqichlari va tadqiqotni olib borilishi:

Glukozaning 5, 10, 25, 40% li in'yeksion eritmalaridagi miqdorini aniqlash

Aniqlash tartibi:

Eritma 30 minut davomida stakandagi harorati 20°C bo'lgan suvga solib qo'yiladi va refraktometr orqali 30 minut davomida harorati 20°C bo'lgan suv o'tkaziladi. Refraktometr prizmasiga harorati 20°C bo'lgan bir necha tomchi suv tomizilib, nur sindirish ko'rsatkichi aniqlanadi. Prizma tibbiyot binti bilan quruq holga kelguniga qadar artilib, bir necha tomchi tekshiriluvchi eritma tomizib 3-4 marta nur sindirish ko'rsatkichi aniqlanadi va hisoblash uchun o'rtacha qiymat olinadi (15-rasm).

1 ml eritmadagi glyukozaning gramm miqdori quyidagi formula orqali hisoblanadi:

$$X = \frac{n - n_0}{0,00142 \cdot 100}$$

X — 1 ml eritmadagi glukozaning grammlardagi miqdori;

n — eritmaning nur sindirish ko'rsatkichi;

n_0 — tozalangan suvning nur sindirish ko'rsatkichi;

0,00142 — glukozaning refraktometrik omili.

Tekshirish natijasida olingan natijalarni tahlil qilish va hisoblash;

O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi;
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml va 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindirlar, konussimon kolbalar;

- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
- ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallash va idishlarni zararsizlantirish shart;
- kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralari qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlami ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkafiga 110^0 - 140^0 C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Savollar, masala va misollar

1. Refraktometrik usul mohiyatini tushuntiring/
2. Eritmaning nur sindirish ko'rsatkichi nimalarga bog'liq/
3. Refraktometmi sozlash tartibini tushuntiring
4. Tekshiriluvchi eritmaning nur sindirish ko'rsatkichini aniqlash tartibini izohlab bering. Misollar keltiring

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.

8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая химия /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Хархє, НФаУ, Золоті сторіпки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харюв, НФаУ «Золоті сторіпки», 2001.

10-LABORATORIYA MASHG'ULOT: Spektrofotometrik, fotoelektrokolorimetrik, usullarning dori vositalari miqdorini aniqlashda qo'llanilishi. Levomitsetin, furadonin, riboflavin.

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....20 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa
3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 20 daqiqa
4. Talabalarining laboratoriya darslarini bajarishlari.....100 daqiqa
5. Talabalarining bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 20 daqiqa
6. Talabalarining mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi boyicha baxolash 10 daqiqa
7. Uyga vazifa berish.....10 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarining darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Asosiy matn

Fotometrik usullarga tekshiriluvchi eritma tomonidan nurning yutilishiga — absorbsiyasiga asoslangan fotoelektrokolorimetrik va spektrofotometrik usullar kiradi. Bu usullar elektromagnit nurlanishning tanlab yutilishiga asoslangan bo'lib, bunda molekuladagi yoki iondagi elektronlar holati asosiy ahamiyat kasb etadi.

Har qanday modda tebranish soni (chastotasi) ma'lum bir qiymatga ega bo'lgan elektromagnit nurni yutadi. Elektromagnit nurlanish to'lqin va korpuskular xossalarga ega bo'lib, nurlanish va yutilish jarayonlari kvantlar tarzida amalga oshadi:

$$\Delta E = h\nu = h \cdot \frac{c}{\lambda}$$

formulada:

ΔE — nurlanish energiyasining yutilish jarayonidagi o'zgarishi;

h — Plank doimiysi ($6,5 \cdot 10^{-27}$ erg/s);

ν — tebranish soni (chastota);

c — nurning bo'shliqdagi tezligi ($3 \cdot 10^{10}$ sm/s);

λ — to'lqin uzunligi.

Tebranish soni gerslar bilan, to'lqin uzunligi esa sm, mkm (10^{-6} m), nm (10^{-9} m) va angestremlar ($1\text{\AA} = 10^{-10}$ m) bilan ifodalanadi.

Ba'zan nurlanish to'lqin soni bilan ham tavsiflanadi:

$$\nu' = \frac{1}{\lambda} = \frac{1}{c} \cdot \nu$$

ν' nurning 1 sm iga to'g'ri kelgan to'lqin soni bo'lib, sm^{-1} larda ifodalanadi. Monoxromatik nurning modda tomonidan yutilish intensivligini nur yutilishining birlashgan qonuni — Buger-Lambert-Ber qonuni orqali tushuntiriladi.

Monoxromatik nur modda (yoki uning eritmasi)ga yo'naltirilganda uning bir qismi kyuveta devorlaridan qaytib, ikkinchi qismi yutilib, uchinchi qismi esa kyuvetadan o'tadi. Agar monoxromatik nurning dastlabki intensivligini J_0 , kyuvetadan qaytgan nur intensivligini J_k , modda tomonidan yutilgan nur intensivligini J_{yu} va eritmadan o'tgan nur intensivligini J bilan belgilasak, $J_0 = J_k + J_{yu} + J$ bo'ladi.

Fotometrik usullarda solishtiriluvchi va tekshiriluvchi eritmalar solingan kyuvetalar bir xil bo'lganligi uchun J_k ni e'tiborga olmasak, $J_0 = J_{yu} + J$ bo'lib, yutilgan nur intensivligi Buger-Lambert-Ber qonuni orqali aniqlanadi:

$$\lg \frac{J_0}{J} = K \cdot C \cdot l, \quad \lg \frac{J_0}{J} = D \quad D = K \cdot C \cdot l$$

$$D = E_{1\%}^{1\%} \cdot C \cdot l \quad D = \varepsilon \cdot C \cdot l$$

formulalarda:

J_0 — nurning dastlabki intensivligi;

J — eritmadan o'tgan nur intensivligi;

k — yutilish ko'rsatkichi;

D — eritmaning optik zichligi;

$E_{1\%}^{1\%}$ — solishtirma yutilish ko'rsatkichi;

ε — molyar yutilish ko'rsatkichi yoki ekstinksiya koeffitsienti;

l — eritma qatlamining qalinligi;

c — eritmaning konsentratsiyasi.

Nur yutilishining birlashgan qonuni Buger-Lambert va Ber qonunlari asosida keltirib chiqariladi.

Buger-Lambert qonuni numing yutilishini yutuvchi eritmaning qatlam qalinligiga bog'liqligini ifodalaydi.

$$\frac{J}{J_0} = 10^{-k \cdot \nu} \quad \lg \frac{J_0}{J} = k \cdot \nu$$

k — yutilish ko'rsatkichi.

Ber qonuni esa nurning yutilishini eritma konsentratsiyasi bilan bog'laydi.

$$k = \kappa \cdot c$$

κ — konsentratsiyasi birga teng bo'lgan eritmaning yutilish ko'rsatkichi.

$$\frac{J_0}{J} = 10^{-k \cdot v}; \quad \frac{J_0}{J} = 10^{-k \cdot C \cdot v} (\lg);$$

$$\lg \frac{J_0}{J} = -k \cdot C \cdot v \cdot \lg 10; \quad \lg 10 = 1$$

$$\lg \frac{J_0}{J} = -k \cdot C \cdot v (-1)$$

$$\lg \frac{J_0}{J} = -k \cdot C \cdot v; \quad \lg \frac{J_0}{J} = D$$

$$D = k \cdot C \cdot v$$

Nur yutilishining birlashgan qonuniga ko'ra, eritmaning optik zichligi yutilish ko'rsatkichiga, eritma konsentratsiyasiga va qatlam qalinligiga to'g'ri proporsional.

Fotokolorimetrik va spektrofotometrik usullarning o'xshashlik va farq qiladigan tomonlari quyidagilardan iborat:

O'xshashligi:

- Bu ikkala usul ham absorbsion, ya'ni nur yutilish usullari qatoriga kiradi.
- Bu ikkala usul ham elektron energiyani yutib to'yingan orbitaldan to'yinmagan orbitalga o'tishiga asoslangan.

Farqi:

- Fotokolorimetrik usul rangli eritmalar tomonidan nomonoxromatik ko'zga ko'rinadigan nurning yutilishiga, spektrofotometrik usul esa rangli va rangsiz eritmalar tomonidan ko'zga ko'rinadigan va ultrabinafsha monoxromatik nurning yutilishiga asoslangan.

Fotokolorimetrik va spektrofotometrik usullardan dori vositalarining chinligini, tozaligini va miqdorini aniqlashda foydalanish mumkin.

Dori vositalarning chinligini aniqlashda spektming ko'zga ko'rinadigan va ultrabinafsha qismidagi spektrofotometrik usul qo'llanilganda ularning spektrdagi yutilish maksimumlariga asoslaniladi. Agar dori moddaning kimyoviy tuzilishidagi xromafor guruhlari o'xshash bo'lsa, ularning yutilish spektrlari ham o'xshash bo'ladi. Masalan, tuzilishida fenil radikalini saqlagan dori moddalar - efedrin, dimedrol, benzilpenitsillin, atropin va boshqalar)ning yutilish spektrida 251, 257 va 263 nm da uchta yutilish maksimumi kuzatilsa, fenol gidroksil guruhi saqlagan dori moddalarning UB-spektrida 280 nm da yutilish maksimumi bo'ladi (adrenalin, izadrin, morfin, estradiol va boshqalar). To'yinmagan yenol guruhi saqlagan steroid tuzilishga ega bo'lgan dori moddalarning UB-spektrida 238 nm da maksimum kuzatiladi (kortizon, gidrokortizon, prednizon, prednizolon va boshqalar). Ko'rsatilgan to'lqin uzunliklarida UB-spektrda yutilish maksimumining bo'lishi moddani to'raligicha tavsiflash uchun yetarli bo'lmasdan, umumiy tushuncha beradi, xolos. Lekin ko'pgina dori moddalarning UB-spektridagi u yoki bu yutilish maksimumidan, shu moddaning chinligini aniqlashda keng foydalaniladi.

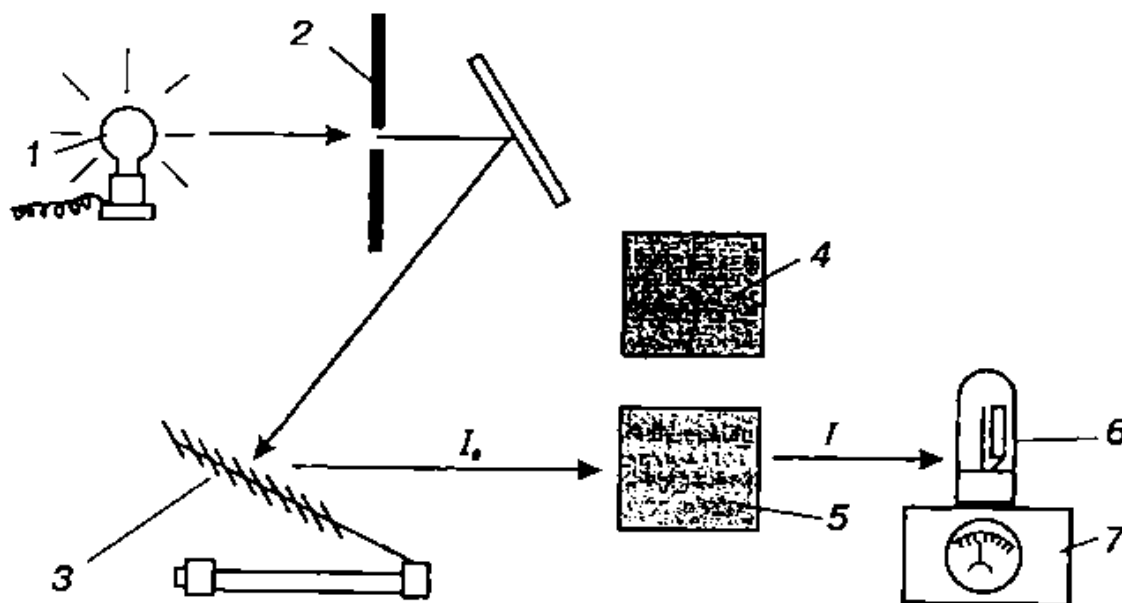
Sefaleksinning 0,002% li suvli eritmasini UB-spektrida 260±1 nm da yutilish maksimumi kuzatilsa, sulfapiridazinning 0,001% li 0,1 mol/l natriy gidroksid eritmasida olingan UB-spektrida 230 nm dan 400 nm gacha oraliqda 255±2 nm da yutilish maksimumi kuzatiladi.

Sianokobalaminning chinligi uning 0,002% li eritmasini UB-spektrida 278±1 nm, 361 ±1 nm va 548±2 nm dagi yutilish maksimumlari bilan aniqlanadi. Bunda 278 nm dagi maksimum benzimidazol halqasiga, 361 nm dagi maksimum korrin tuzilishdagi oltita to'yinmagan bog'larga, 548 nm dagi yutilish esa kobalt ioniga tegishli.

Ba'zi MTXlarda yutilish maksimumining UB-spektrdagi joyi bilan bir qatorda uning kattaligi ham ko'rsatiladi.

Piridoksin gidroksidning 0,05% li pH=6,9 bo'lgan fosfat buferidagi eritmasining UB-spektrida 230 nm dan 350 nm oralig'ida 254 nm va 324 nm da yutilish kattaligi (optik zichligi) 0,18 va 0,35 ga teng bolgan ikkita maksimum bolishi lozim.

Ba'zi hollarda dori moddasining chinligini aniqlashda ikki xil to'liq uzunligiga mos keladigan yutilish maksimumlarining nisbatidan foydalaniladi.



17-rasm. Spektrofotometrning tuzilish chizmasi.

1—nur manbai; 2—tirqisli; 3—difraksiya setkasi; 4—solishtiriluvchi eritma; 5—tekshiriluvchi eritma; 6—fotoelement; 7—tok kuchini o'lchovchi qurilma.

Masalan, natriy para-aminosalitsilat uchun uning 0,001% li eritmasida 265 nm — 299 nm da olingan optik zichliklarining nisbati 1,50-1,55 bo'lishi talab qilinadi:

$$\frac{D_{265}}{D_{299}} = 1,50 - 1,55$$

Foli kislotasining 0,001% li 0,1 mol/l m natriy gidroksidagi eritmasi 256, 283 va 365 nm larda yutilish maksimumi berishi va 256 nm dagi optik zichlik kattaligining 365 nm dagi optik zichlik kattaligiga nisbati 2,8—3,0 bo'lishi talab etiladi.

Ba'zi MTX larda UB-spektr asosida dori moddaning chinligi aniqlanadigan bo'lsa, standart namunaning ham UB-spektri bir vaqtda, bir xil sharoitda olinib solishtirilishi ko'zda tutiladi.

Etinilestradiolning 0,0005% li spirtli eritmasining UB-spektrida va bir vaqtning o'zida, bir xil sharoitda olingan standart namunaning UB- spektrida 284 nm da bir xil yutilish kattaligiga ega bo'lgan maksimum bo'lishi lozim. Bu yo'l dori moddaning chinligini aniqlashda eng ishonarli yo'l hisoblanadi. Ammo solishtirish tekshirilayotgan moddaning standart namunasi bilan olib borilishi kerak. Ba'zan ma'lum to'liq uzunligidagi solishtirma yutilish ko'rsatkichining qiymati aniqlanadi - $E_{1sm}^{1\%}$.

Levomitsetinning 0,002% li suvli eritmasida 278 nm dagi solishtirma yutilish ko'rsatkichi 290—305 bo'lishi talab etiladi.

Agar yutilish spektrining tavsifi eritmaning pH ga bog'liq bo'ladigan bo'lsa (barbituratlar, sulfanilamidlar, fenollar va boshqalar), xususiy farmakopeya maqolasida eritmaning pH i ko'rsatiladi.

Spektrofotometrlar ultrabinafsha va ko'rinuvchi soxadagi spektrlarni o'lchash uchun mo'ljallangan, optik sistemadan tarkib topgan bo'lib 190 dan 780 nm gacha bo'lgan to'liq uzunlik soxada monoxromatik nurni ajratib, uni namunadan o'tishini va optik zichlikni o'lchovchi uskunada qayd etilishini ta'minlaydi.

Bu uskunalarning asosiy qismlari: nur manbai, dispersgirlovchi uskuna (prizma yoki panjara), to'liq uzunligini ajratuvchi tirqish, namunalar uchun kyuveta, detektor,

kiritilgan kuchaytirgich va o'lchov uskunalari.

To'lqin uzunligi shkalasini UB va ko'zga ko'rinadigan nur soxasida tekshirish.

Uskunaning kalibrovka aniqligi to'lqin uzunligi shkalasi spektral qatori bo'yicha jadvalda keltirilgan vodorod (H β) spektral chiziqlar yoki deyteriy (D β) razryadli lampada, simob bug'lari chizig'idan (Hg), kvarts-simobli dugli lampa, xamda golmiy perxlorat (Ho) eritmasining maksimum nur yutish ko'rsatkichi bo'yicha (spektrofotometrni kalibrovkasi uchun tayyor reaktiv 4% li golmiy oksidini 1,4 M xlorid kislotadagi eritmasidan iborat) aniqlanadi. Ruxsat etilgan chetlanish ultrabinafshada ± 1 nm va ko'rinuvchi soxada ± 3 nm ni tashkil etadi.

To'lqin uzunligi shkalasini tekshirish uchun spektral chiziqlar

241,15 nm (Ho)	404,66 nm (Hg)
253,7 nm (Hg)	435,83 nm (Hg)
287,15 nm (Ho)	486,0 nm (Dbeta)
302,25 nm (Hg)	486,1 nm (Hbeta)
313,16 nm (Hg)	536,3 nm (Ho)
334,15 nm (Hg)	546,07 nm (Hg)
361,5 nm (Ho)	576,96 nm (Hg)
365,48 nm (Hg)	579,07 nm (Hg)

To'lqin uzunligi shkalasi tegishli shisha filtr orqali kalibrovka qilingan bo'lishi kerak. Bular ultrabinafsha va ko'zga ko'rinuvchi nur soxada qayd etiladigan nur yutish yo'llari spektrlaridan iborat bo'lib, ular standart shisha didim (prazeodim va neodim aralashmasidan) va golmiydan tashkil topgan shishadan iborat bo'lishi mumkin.

Optik zichlik shkalasini tekshirish.

Optik zichlik shkalasini tekshirish uchun standart noorganik shisha filtrlar yoki kaliy bixromat eritmasining jadvalda keltirilgan to'lqin uzunligidan foydalaniladi, bunda har bir to'lqin uzunligiga mos ravishda solishtirma nur yutish ko'rsatkichlari $E^{1\%}_{1\text{sm}}$ hisoblanadi.

Kaliy bixromat eritmasini tayyorlash:

130°C haroratda doimiy og'irlikkacha quritilgan 57,0 dan 63,0 mg (a.t) kaliy bixromatni, 0,005 M sulfat kislota eritmasida eritiladi va 1000 ml gacha belgisigacha yetkaziladi.

Standart eritmaning turli xil to'lqin uzunliklaridagi solishtirma yutilish ko'rsatkichlari

To'lqin uzunliklar, nm	Nur yutish ko'rsatkichi $E^{1\%}_{1\text{sm}}$	Ruxsat etilgan chetlanishlar, $E^{1\%}_{1\text{sm}}$ uchun
235	124,5	122,9 dan 126,2 gacha
257	144,5	142,8 dan 146,2 gacha
313	48,6	47,0 dan 50,3 gacha
350	107,3	105,6 dan 109,0 gacha

Nurning me'yoriy darajasi. Sochiluvchan nur berilgan to'lqin uzunligida tegishli filtrlar yoki eritmalar ishtrokida aniqlanishi mumkin: masalan, 12 g/l kaliy xlorid eritmasining 1 sm qalinlikdagi kyuvetada 200 nm to'lqin uzunligida solishtiruvchi eritma sifatida suv ishlatilganda optik zichligi 2 ga teng bo'lishi kerak.

Aniqlay olish meyori (chinligini aniqlash uchun). Xususiy maqolada ko'rsatma bo'lsa, spektrofotometrni ruxsat etilgan ko'rsatkichini quyidagicha aniqlanadi. toluolni geksandagi 0,02 % li spektr eritmasi yoziladi.

Optik zichlik nisbatining minimal ruxsat etilgan qiymati mak. nur yutilishi 269 nm va min. nur yutilishi 266 nm to'liq uzunligida deb ko'rsatilgan. Spektral tirqishning kengligi (miqdoriy tahlil uchun). Spektrofotometrni qo'llash vaqtida tanlab olingan to'liq uzunligidagi spektral tirqish qalinligining o'zgaruvchanligi shu tirqishning qalinligiga bog'liq. Monoxromatik nurlanishning yuqori qiymatini olishda tirqishning qalinligi yutilish yo'lining yarim kengligiga nisbatan kichik bo'lishi, bir vaqtning o'zida yutilish yo'lini maksimal qiymatida katta bo'lishi zarur (Io). Tirqishning kengligi shunday bo'lishi kerakki, uning keyingi o'zgarishlari o'lchanayotgan optik zichlikning qiymatiga ta'sir qilmasin.

Kyuvetalar. Foydalanilayotgan kyuveta qatlam qalinligining ruxsat etilgan chetlanishlari $\pm 0,005$ sm dan ortiq bo'lmasligi kerak.

Tekshiriluvchi va solishtiriluvchi eritmalar uchun kyuvetalar bitta eritma bilan to'ldirilganda bir xil o'tkazuvchanlikka (yoki optik zichlikka) ega bo'lishi kerak. Aks holda bu farqni inobatga olish kerak.

Erituvchilarga talablar. Ultrabinafsha va ko'zga ko'rinadigan soxalarda nur yutilish intensivligini aniqlash uchun, tekshiriluvchi modda namunasi o'lchash olib borilayotgan to'liq uzunligida "optik tiniq" bo'lib, yutilish bermasligi kerak.

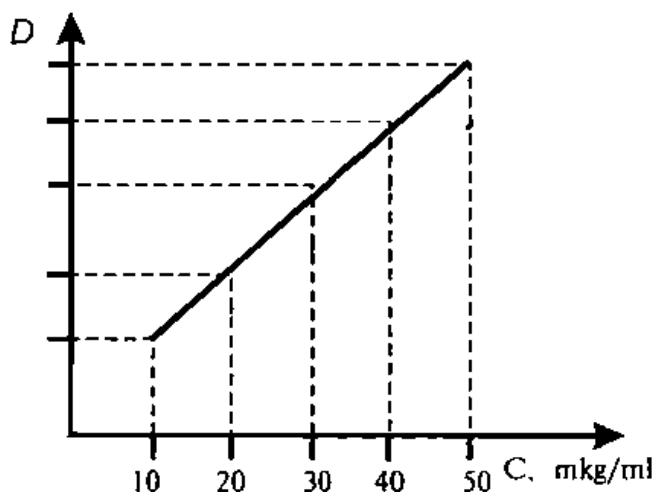
Buning uchun bir nechta erituvchilardan foydalaniladi, bular qatorida suv, spirtlar, xloroform, uglevodorodlar, efirlar hamda kuchli kislota va ishqorlarning suyultirilgan eritmaları bo'lishi mumkin.

Spektrofotometrik usul yordamida dori vositalarining miqdorini aniqlash

Bu usul yordamida dori vositalari miqdorini aniqlashning eng muhim sharti, tekshiriluvchi modda eritmasining ma'lum konsentratsiya oralig'ida nur yutilishining birlashgan qonuni - Buger-Lambert-Ber qonuniga bo'ysunishidir. Nur yutilish qonunining aynan eritmaga qo'llanilishi mumkinligini aniqlash uchun konsentratsiyasi ma'lum bir nechta standart eritmalar tayyorlab, spektrning yutilish eng ko'p bo'ladigan qismiga mos kelgan to'liq uzunligida ularning optik zichligi aniqlanadi. Spektrning yutilish eng ko'p bo'lgan qismini aniqlash uchun turli to'liq uzunliklaridagi eritmaning nur yutishi o'rganilib, absissa o'qiga nonometrlardagi to'liq uzunligi yoki to'liq soni (cm^{-1}), ordinata o'qiga esa eritmaning optik zichligi (D), optik zichlikning logarifmi ($\lg D$), molyar yutilish ko'rsatkichi (ϵ) yoki molyar yutilish ko'rsatkichining logarifmi ($\lg \epsilon$) qo'yilib, grafik holdagi yutilish spektri olinadi. Moddaning eritmadagi yutilish spektri optik zichlik (D) yoki yutilish (A)ning to'liq uzunligiga bog'liqligini ko'rsatadi.

Yutilish spektrida ma'lum to'liq uzunligiga mos kelgan yutilish maksimumi ($I_{\max}$; $D_{\max}$) yoki to'liq soni ($\nu_{\max}$; $\epsilon_{\max}$) aniqlanadi. Yutilish spektri har bir individual (ayrim) modda uchun o'ziga xos bo'lib, ular yordamida moddaning sifat tahlilini bajarish mumkin.

Konsentratsiyasi ma'lum bo'lgan standart eritmalarining optik zichliklarini yutilish maksimumiga mos keladigan to'liq uzunligida aniqlash ($I_{\max}$) asosida kalibrlangan grafik chiziladi. Bunda agar eritma aniqlangan konsentratsiyalarda nur yutishning birlashgan qonuniga amal qilsa, koordinatalar boshidan boshlangan to'g'ri chiziq hosil bo'ladi.



Olingan natijalar asosida solishtirma yutilish ko'rsatkichi hisoblanadi.

$$E_{1sm}^{1\%} = \frac{D}{C \cdot v}$$

Bunda D — eritmaning turli konsentratsiyalariga mos kelgan optik zichlik;

c — eritmaning foiz hisobidagi konsentratsiyasi;

v — kyuvetaning qatlam qalinligi.

Solishtirma yutilish ko'rsatkichining o'rtacha qiymatini aniqlash uchun turli konsentratsiyalarga mos kelgan optik zichlik asosida solishtirma yutilish ko'rsatkichlari hisoblanib, ularning o'rtacha arifmetik qiymati topiladi.

Adabiy manbalarda moddaning molyar yutilish ko'rsatkichi berilgan bo'lsa, uning asosida solishtirma yutilish ko'rsatkichini hisoblab topish mumkin.

$$E_{1sm(o'rt)}^{1\%} = \frac{\sum_{i=1}^n E_{1sm}^{1\%}}{n}, \quad E_{1sm}^{1\%} = \frac{\varepsilon \cdot 10}{M \cdot m}$$

Ba'zi bir dori moddalarning miqdorini spektrofotometrik usul bilan aniqlash uchun standart namunaning eritmasidan foydalanishga to'g'ri keladi. Standart namuna uchun farmakopeya qo'mitasi tomonidan qayd etilgan MTX bo'lishi lozim.

Amalda, ko'pchilik hollarda MTX bilan tasdiqlangan standart namuna bo'lmaganligi uchun ayni shu moddaning farmakopeya maqolasining barcha talablariga javob bera oladigan namunasi shartli ravishda standart namuna deb qabul qilinadi.

Spektrofotometrik usul bilan dori moddasini tahlil qilish uchun optik zichligi 0,3 dan 0,7 gacha qiymatda bo'ladigan konsentratsiyada eritma tayyorlash tavsiya etiladi. Eritma optik zichligining eng qulay qiymati 0,434 deb belgilangan, chunki bu qiymatga mos bo'lgan optik zichlik asosida eritmaning konsentratsiyasi aniqlanganda nisbiy xatolik kichik qiymatda bo'ladi.

Solishtiriluvchi eritma sifatida olingan eritma nazorat yoki solishtiriluvchi eritma deb ataladi.

Spektrofotometrik tahlilda nisbiy xatolik 1—2% oralig'ida bo'ladi.

Keys

Riboflavin dori moddasi tahlil qilish uchun sifatni taminlash bulimiga kelib tushdi. Uning DF talabiga javob berishini isbotlang. SF usulida miqdorini aniqlab bering.

Keysni bajarish bosqichlari va topshiriqlar:

Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo‘llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo‘llari

Laboratoriya ishning maqsadi: Dori moddalarning miqdorini aniqlashda qo‘llaniladigan fizikaviy usullar bilan tanishish.

Mazmun va kutilayotgan natija: . Refraktometriya usul farmatsevtik tahlilda qo‘llanilishi.

Laboratoriya ishning rejasi

1. Levomitsetin eritmasini chinligi SF usulda aniqlash
2. Levomitsetin eritmasini miqdorini SF usulda aniqlash
3. Riboflavin miqdorini aniqlash

Ishning maqsadi: Spektrofotometrik, fotoelektrokolorimetrik, usullarning dori vositalari miqdorini aniqlashda qo‘llanilishini farmatsevtik tahlilda qo‘llash mohiyati.

Tadqiqot ob’ekti: Levomitsetin, furadonin, riboflavin

Jarayonning asosiy bosqichlari va tadqiqotni olib borilishi:

0,015% li levomitsetin eritmasini chinligi va miqdorini aniqlash

0,015% li levomitsetin eritmasi

Chinligini aniqlash 1 ml eritmaga 1-2 ml xlorid kislota eritmasi, 0,1 mol/l g rux kukunidan solib, 2—3 minut davomida suv hammomida qizdiriladi. Sovitilib filtrlanadi va filtratga 2-3 tomchi 0,1 mol/l natriy nitrit eritmasidan qo‘shilib, hosil bo‘lgan eritmadan 0,3-0,5 ml olib, 1—2 ml 1% li (3-naftolning ishqoriy eritmasi qo‘shilganda qizil rang hosil bo‘ladi.

Miqdorini aniqlash 5 ml eritmaga 1 ml konsentrlangan xlorid kislota, 0,1 g rux kukuni solinib, 15 minutdan so‘ng 25 ml hajmli o‘lchov kolbasiga o‘tkaziladi va suv bilan belgisigacha suyultiriladi (A eritma). 1,5 ml A eritmaga 1 ml 0,1% li natriy nitrit eritmasi solinib, 3 minutdan so‘ng 7 ml suv va 2 ml 1% li b-naftolning ishqoriy eritmasi qo‘shilib, aralashtiriladi. 10 minutdan so‘ng rangli eritmaning optik zichligi 364 nm da, qalinligi 5 mm bo‘lgan kyuvetada aniqlanadi.

Solishtiriluvchi eritma: 1 ml 0,1% li natriy nitrit eritmasi, 7 ml suv va 2 ml 1% li (3-naftolning ishqoriy eritmasi.

Bir vaqtning o‘zida levomitsetinning 1,5 ml standart eritmasi (0,00003 g) bilan yuqorida ko‘rsatilgan sharoitda reaksiya o‘tkazilib, eritmaning optik zichligi aniqlanadi. Levomitsetinning foiz miqdori quyidagi formula yordamida hisoblanadi:

$$X = \frac{D_1 \cdot 0,00003 \cdot 25 \cdot 100}{D_0 \cdot 5 \cdot 1,5}$$

Riboflavin miqdorini aniqlash

0,06 g dori moddaga (aniq tortma) 1000 ml hajmli o‘lchov kolbasida 2 ml muz holidagi sirka

kislotasi, 500 ml suv qo'shilib suv hammomida eriguncha qizdirib, sovutiladi va belgisigacha suv bilan suyultiriladi. Hosil bo'lgan eritmaning 10 ml i 100 ml hajmli o'lchov kolbasiga o'tkazilib, 3,5 ml 0,1 mol natriy atsetat eritmasi qo'shiladi va belgisigacha suv bilan suyultiriladi.

Eritmaning optik zichligi spektrofotometrda, 267 nm to'lqin uzunligida qalinligi 1 sm bo'lgan kyuvetada aniqlanadi.

Riboflavinning foiz miqdori quyidagi formula yordamida hisoblanadi:

$$X = \frac{D \cdot 10000}{a \cdot 850}$$

bu yerda a — moddaning grammlardagi tortib olingan miqdori;

850-riboflavinning 267 nm dagi solishtirma yutilish ko'rsatkichi;

Riboflavinning dori moddadagi miqdori 98—100% bo'lishi lozim.

Tekshirish natijasida olingan natijalarni tahlil qilish va hisoblash;

O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi;
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml va 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindirlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
- ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallash va idishlarni zararsizlantirish shart;

· kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralari qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlami ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkafida 110⁰-140⁰ C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Savollar, masala va misollar

1. SF usul mohiyatini tushuntiring/
2. Eritmaning nur yutish ko'rsatkichi nimalarga bog'liq/
3. Erituvchilarga qanday talablar qo'yiladi
4. Tekshiriluvchi eritmaning nur yutish ko'rsatkichini aniqlash tartibini izohlab bering. Misollar keltiring

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая хімія /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Хархіе, НФаУ, Золоті сторінки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харюв, НФаУ «Золоті сторінки», 2001.

11-LABORATORIYA MASHG'ULOT: Tozalangan va in'ektsiya uchun ishlatiladigan suv tahlili.

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....20 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa
3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 20 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....100 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 20 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi bo'yicha baxolash 10 daqiqa
7. Uyga vazifa berish.....10 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablinalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Asosiy matn ma'ruzada keltirilgann

Keys

Tozalangan suv tahlilini bajarang. Uning DF talabiga javob berishini isbotlang.

Keysni bajarish bosqichlari va topshiriqlar:

Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo'llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

Laboratoriya ishning maqsadi: Tozalangan va in'ektsiya uchun ishlatiladigan suv tahlili. Ularning sifatiga qo'yilgan talablar.

Mazmun va kutilayotgan natija: Tozalangan va in'ektsiya uchun ishlatiladigan suv tahlili. Ularning sifatiga qo'yilgan talablarni aniqlash lozim.

Tadqiqot ob'ekti: Tozalangan suv

Laboratoriya ishning rejasi va aniqlash tartibi:

TOZALANGAN SUV AQUA PURIFICATA

Ushbu FM bo'yicha distilyasiya, ion almashinuv osmos va boshqa usullar bilan olinib, dori vositalari tayyorlash uchun ishlatiladigan tozalangan suvning sifatini nazorat qilinadi.

Tasvirlanishi. Hidsiz, mazasiz, rangsiz tiniq suyuqlik.

rN 5.0 dan 7.0 gacha 100 ml suvga 0,3 ml kaliy xloridning to'yigan eritmasi qo'shib chayqatilgach eritmaning rN aniqlanadi. Potensiometrik usul DF XI nashri. 1k 133 bet.

Quruq qoldiq. 100 ml suv suv hammomida bug'latilib, 100-105 °S da doimiy og'irlikkacha quritilganda qoldiq 0,0001% dan oshmasligi lozim. DF XI nashri 1k 75 bet.

Qaytaruvchi moddalar. 100ml suv qaynatilib, 1 ml 0,01 mol/l kaliy permanganat va 2 ml suyultirilgan sulfat kislota qo'shib 10 min davomida Ɂaynatiladi. Eritmaning pushti rangi saqlanib qolishi lozim.

Uglerod to'rt oksidi. Tozalangan suvning teng hajmdagi oxakli suv bilan og'zi maxkam berkitilgan idishda to'latib solingan aralashmasi bir soat davomida loyqalanmasligi lozim.

Nitrat va nitritlar. 5 ml suvga extiyotlik bilan 1 ml difenilaminning yangi tayyorlangan eritmasi solingan ko'k rang hosil bo'lmasligi kerak.

Ammiak. 10 ml suvga 0,15 ml Nesler reaktivi tomizilib, 5 minutdan so'ng 1 ml ida 0,002 ml ammoniy ioni saqlagan 1 ml etalon B eritma, 9 ml ammiakdan holi bo'lgan suv va 0,15 ml nesler reaktividan iborat bo'lgan aralashma bilan solishtiriladi. Tekshiriluvchi eritmaning rangidan to'q bo'lmasligi kerak. (0,00002%).

Xloridlar. 10 ml suvga 0,5 ml nitrat kislota eritmasi va 0,5 ml kumush nitrat eritmasi qo'shib chayqatilgach 5 minutga qoldiriladi. Opaletsensiya (kuchsiz loyqalanish) kuzatilmasligi kerak.

Kalsiy. 10 ml suvga 0,5 ml suyultirilgan xlorid kislota va 1ml bariy xlorid eritmasi qo'shib chayqatilgach 10 minutga qoldiriladi. Eritma loyqalanmasligi kerak.

Sulfatlar. 10 ml suvga 1 ml ammoniy xlorid eritmasi va 1ml ammiak eritmasi va 1ml ammoniy oksalat eritmalaridan qo'shib chayqatilgach 10 minutgacha qoldiriladi. Eritma loyqalanmasligi kerak.

Kalsiy. 10 ml suvga 1 ml ammoniy xlorid eritmasi va 1 ml ammiak eritmasi va 1 ml ammoniy oksalat eritmalaridan qo'shib chayqatilgach 10 minutgacha qoldiriladi. Eritma loyqalanmasligi kerak.

Og'ir metallar. 10 ml suvga 1 ml sirka kislota va 2 tomchi natriy sulfid eritmasi qo'shib chayqatilgach 1 minutga qoldiriladi. Diametri 1,5 sm bo'lgan probirkani o'qi bo'ylab qaralganda eritmaning rangi kuzatilmasligi kerak.

Mikrobiologik tozaligi. DF XI nashri 2 kitob 187 bet.

Saqlanishi. 3 sutkadan ortiq bo'lmagan muddatda saqlaniladi.

Tekshirish natijasida olingan natijalarni tahlil qilish va hisoblash;

O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi;
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml va 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindirlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
- ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallash va idishlarni zararsizlantirish shart;

· kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralari qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlami ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkafiga 110^0 - 140^0 C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Savollar, masala va misollar

1. Tozalangan suv sifatiga qo'yilgan talablar.
2. Ruhsat etilgan yod aralashmalarga misollar keltiring
3. Niritlarni aniqlash tartibini tushuntiring
4. In'ekciya uchun suvga qo'yilgan talablar.

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая хімія /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ, Золоті сторінки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ «Золоті сторінки», 2001.

12-LABORATORIYA MASHG'ULOT: Noorganik tuzilishga ega bo'lgan dori moddalar tahlili. Magniy sulfat, kaltsiy xlorid va kaltsiy laktat.

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....20 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa
3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 20 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....100 daqiqa

5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 20 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi boyicha baxolash 10 daqiqa
7. Uyga vazifa berish.....10 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablinalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Asosiy matn ma'ruzada keltirilgan

Keys

Kaltsiy xlorid dori moddasi tahlil qilish uchun sifatni taminlash bulimiga kelib tushdi. Uning DF talabiga javob berishini isbotlang.

Keysni bajarish bosqichlari va topshiriqlar:

Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo'llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

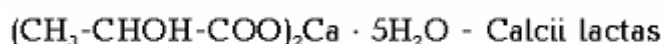
Laboratoriya ishning maqsadi: Noorganik tuzilishga ega bo'lgan dori moddalar tahlilini o'rgatishdan iborat.

Mazmun va kutilayotgan natija: Noorganik tuzilishga ega bo'lgan dori moddalar tahlilini FM asosida olb borishi lozim.

Tadqiqot ob'ekti: Natriy gidrokarbonat, magniy sulfat, kaltsiy xlorid va kaltsiy laktat.

Laboratoriya ishning rejasi va aniqlash tartibi:

CALCII LAKTAT



Tasvirlanishi. Hidsiz mayda kristalik oq kukun. Xavoda uchuvchan.

Eruvchanligi. Suvda sekin eriydi, issiq suvda oson eriydi, spirt, efir va xloroformda juda kam eriydi.

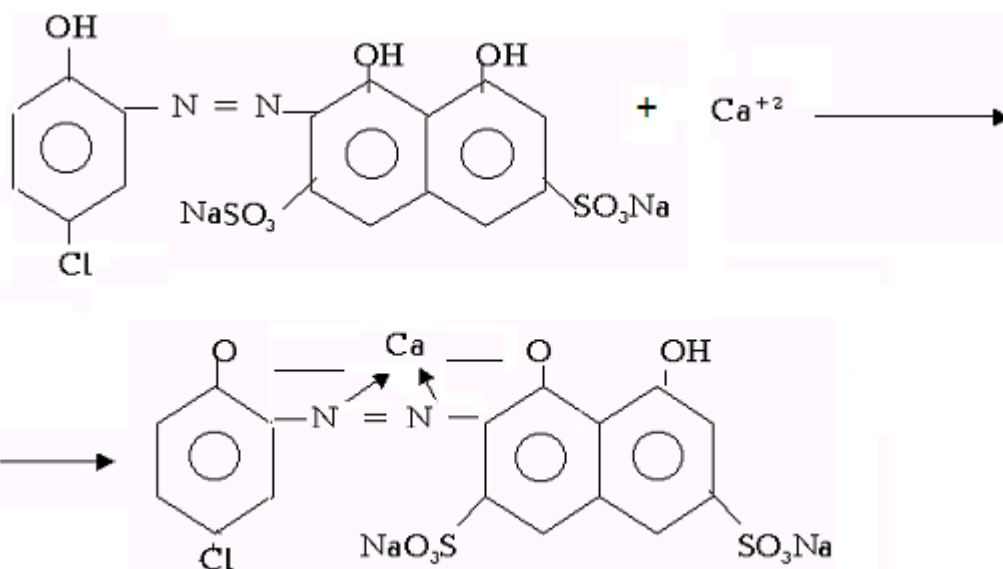
Chinligi. Dori vositasi kalsiyga xos reaksiyalarni beradi.

0,25 g. dori vositasi 5 ml suvda eritilib, suyultirilgan sulfat kislota bilan nordonlashtiriladi va kaliy permanganat eritmasidan qo'shilib isitilganda atsetalaldegid hidi seziladi.

Kislotaligi va ishkoriyligi. 1 g dori vositasi 20 ml yangi qaynatilgan suvda isitilib eritiladi. Eritma sovutilgach unga 2 tomchi fenoltalein qo'shilganda pushti ranga kirishi kerak.

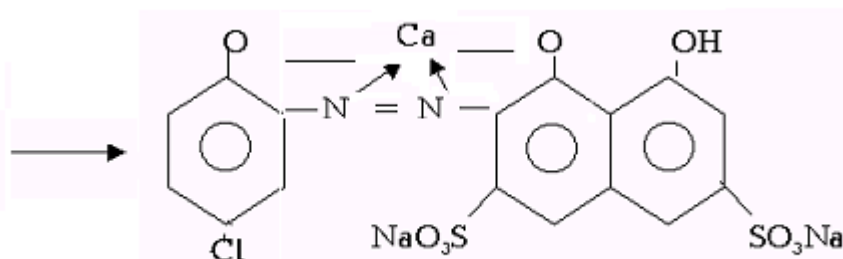
Sulfatlar. Yukoridagi usul bo'yicha tayyorlangan eritmaning 10 ml iga sulfatlarga tekshirish olib boriladi. Sulfatlarning foiz miqdori 0,1% dan oshmasligi kerak.

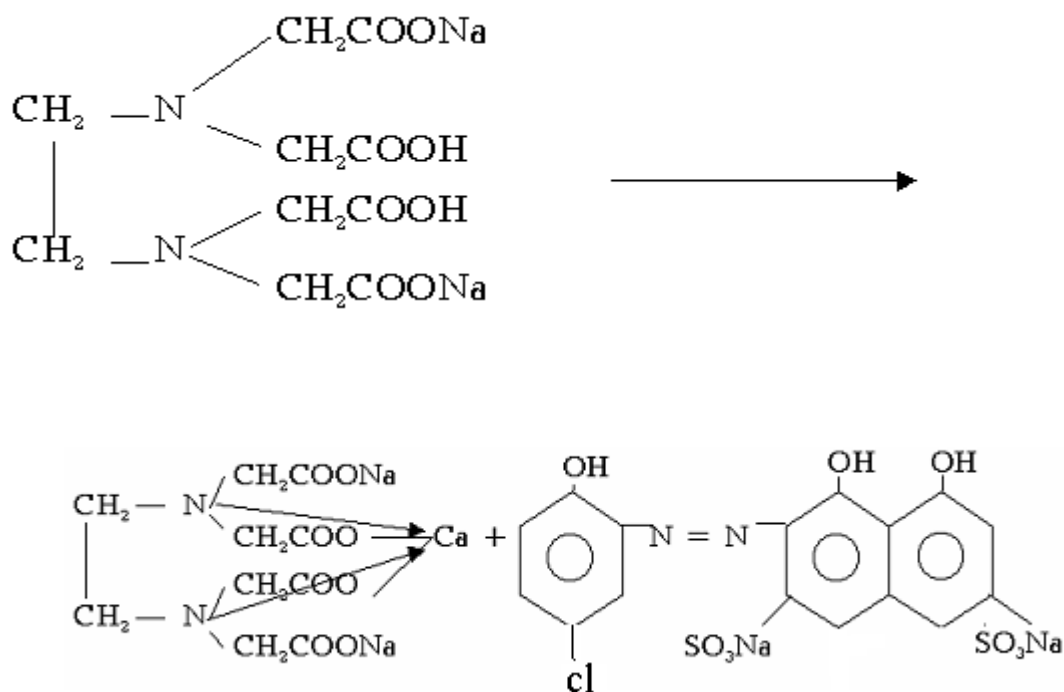
Miqdoriy tahlil. Dori vositasining 0,3 g atrofida (a.t.) 50 ml suvda isitilgan xolda eritiladi. Eritma sovutilgach 6 ml ammiakli bufer va 0,1g atrofida indikator aralashmasi yoki 7 tomchi kislotali xrom to'q ko'ki indikatoridan qo'shilib, 0,05 mol trilon B eritmasi bilan titrlanadi T 0,01091. Dori vositasi tarkibidagi kalsiy laktat 98,0% dan kam bo'lmasligi kerak.



pushti rang

Qizil —





Ko'k – binafsha rang

$$X = \frac{VKT \cdot 100}{a}$$

bu yerda: V-titrlash uchun sarf bo'lgan 0,05 mol/g trilon B eritmasini hajmi, ml;

T-Kalsiy laktatning titri 0,01091g ; aniq og'irlikdagi tortma, g.

K-Trilon B eritmasining tuzatish koeffitsienti.

Tekshirish natijasida olingan natijalarni tahlil qilish va hisoblash;

O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi;
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml va 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindirlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;

· ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallash va idishlarni zararsizlantirish shart;

· kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriya xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralarini qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlami ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkafiga 110^0 - 140^0 C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Savollar, masala va misollar

1. NaBr (M.o.102,90)ni titrlash uchun 0,1m AgNO_3 (TK=0,9870) dan 19,23 ml sarf bo'lgan. Tahlil uchun olingan NaBr tortmasining og'irligini hisoblab toping. Bunda substansiya tarkibida uning miqdori-99,4%. Kimyoviy reaksiyalar tenglamasini yozing.
2. 0,3145 g KI (M.o.166,01)ni titrlash uchun qancha 0,1M AgNO_3 eritmasi (TK=1,0008) sarf bo'lgan? Substansiya tarkibida dori modda miqdori-99,7%. Kimyoviy reaksiyalar tenglamasini yozing.
3. KMnO_4 tortmasini titrlash uchun 0,1M $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ (TK=1,000) eritmasidan 23.6ml sarf bo'lgan bo'lsa, tahlil uchun olingan tortma miqdorini hisoblab toping. O'lchov kolbasining hajmi 250ml; pipetka hajmi 25ml. Kimyoviy reaksiyalar tenglamasini yozing. (M.o.158.04)
4. 5% I_2 ning (M.o.126.9) spirdagi eritmasini 2ml titrlash uchun 8,04 ml 0,1M AgNO_3 (TK=1,000) dan sarflangan bo'lsa, KI (M.o.165.1) ning dori turi tarkibidagi % miqdorini hisoblab toping. I_2 eritmasini titrlash uchun 5,68ml (TK=1,000) $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ sarf bo'lgan. Kimyoviy reaksiyalar tenglamasini yozing.
5. Agar $\text{MgO}_2 \cdot \text{MgO}$ (M.o.96.24)tortmasini titrlash uchun 0,1 M KMnO_4 (TK=0,9960) dan 18,08 ml sarf bo'lgan bo'lsa, tahlil uchun olingan tortma miqdorini hisoblab toping. Tarkibidagi faol modda miqdori-25%. Kimyoviy reaksiyalar tenglamasini yozing

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.

9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая химия /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харпие, НФаУ, Золоті сторінки, 2002.
11. Фармацевтический анализ /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харюв, НФаУ «Золоті сторінки», 2001.

13-LABORATORIYA MASHG'ULOT: Galogenlar, bor, azot, vismut va alyuminiy birikmalari tahlili. Peroksidlar, natriy tiosulfat.

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....20 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa
3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 20 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....100 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 20 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi boyicha baxolash 10 daqiqa
7. Uyga vazifa berish.....10 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Asosiy matn ma'ruzada keltirilgann

Keys

Vodorod peroksid dori moddasi tahlil qilish uchun sifatni taminlash bulimiga kelib tushdi. Uning DF talabiga javob berishini isbotlang.

Keysni bajarish bosqichlari va topshiriqlar:

Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo'llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

Laboratoriya ishning maqsadi: Galogenlar, bor, azot, vismut va alyuminiy birikmalari, peroksidlar, natriy tiosulfat dori moddalar tahlilini o'rgatishdan iborat.

Mazmun va kutilayotgan natija: Galogenlar, bor, azot, vismut va alyuminiy birikmalari, peroksidlar, natriy tiosulfat dori moddalar tahlilini FS asosida olib borishi lozim.

Tadqiqot ob'ekti: Vodorod peroksid

Laboratoriya ishning rejasi va aniqlash tartibi:

VODOROD PEROKSID

Pergidrolni tarkibi	10g
N ₂ O ₂	
Antifebrin	0,05g
Tozalangan suv	100 ml gacha

Tayyorlanishi. Suvning bir qismida pergidrol eritiladi ikkinchi isitilgan suvli qismida antifebrin eritiladi va eritma sovutiladi. Ikkala eritma kushiladi va 10 ml gacha suv bilan belgisigacha olib boriladi.

Tashqi ko'rinishi. Rangsiz tinik, xidsiz eritma, kuyosh nuri ta'sirida parchalanadi, isitilganda, kaytaruvchi va oksidlovchi moddalar ishkoriy va ogir metallar ta'sirida kislarod ajralib chikadi.

Chinligi. 1 ml prepartga 0,2 ml sulfat kislota, 2 ml efir, 2 ml bixromat kaliy eritmasi solinadi va yaxshilab chaykatiladi, efir katlami kuk ranga buyaladi.

30 ml preparat buglatiladi va kolgan kuruk koldikli 2-3 ml suyultirilgan xlorid kislota solinib 3 dakika davomida kaynatiladi, sovutilagan eritma birlamchi aromatik kislotalarga xos reaksiya beradi.

Kislotaligi. 25 ml prepartni neytrallash uchun 1,5 ml 0,1 n natriy ishkori sarf bulishi kerak (indikator – metil zargaldogi)

Quruk qoldiq. 30 ml prepartni ogrilgi anik bulgan chinni idishda 100-105°S 1 soat davomida kurutiladi. Kuruk koldik 0,05% dan kup bulmasligi kerak.

Mikdori. 10 ml prepartni 100 ml ulchov kolbasiga solinib suv bilan belgisigacha olib boriladi. Syultirilgan eritmadan 10 ml olinadi va unga 5 ml suyultirilgan sulfat kislota kushiladi va 0,1 n permanganat kaliy bilan titrlanadi suyuklik pushti rangga buyalgungacha T=0,001701g, N₂O₂ prepartda 2,7-3,3 % bulishi kerak.

Saqlanishi. Korongi va salkin joyda, ogzi shisha kopkok bilan zich yopiladigan idishlarda saklanadi.

Tekshiruvlar natijasida olingan natijalarni taxlil qilish va hisoblash;
O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi;
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml i 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindrlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalarini va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
- ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallashtirish va idishlarni zararsizlantirish shart;

· kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralari qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlam ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkalafida 110^0 - 140^0 C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Savollar, masala va misollar

1. Agar H_2O_2 10ml tortmasini (M.o.34,01) titrlash uchun 18,40ml 0,1M $KMnO_4$ (TK=1,0018) sarf bo'lgan bo'lsa, N_2O_2 ning eritmadagi % miqdorini hisoblab toping. O'lchov kolbasining hajmi 100ml; pipetka hajmi 10ml. Kimyoviy reaksiyalar tenglamasini yozing
2. 0,2016g yodni (A.o. 126,90) titrlash uchun qancha 0,1M $Na_2S_2O_3$ (K=1,0012) dan sarflangan? Dori moddasi tarkibidagi yod miqdori-99,6%. Kimyoviy reaksiyalar tenglamasini yozing. Mm-126,90
3. 5% I_2 ning (M.o.126,9) spirdagi eritmasini 2ml titrlash uchun 8,04 ml 0,1M $AgNO_3$ (TK=1,000) dan sarflangan bo'lsa, KI (M.o.165,1) ning dori turi tarkibidagi % miqdorini

hisoblab toping. I_2 eritmasini titrlash uchun 5,68ml ($TK=1,000$) $Na_2S_2O_3$ sarf bo'lgan. Kimyoviy reaksiyalar tenglamasini yozing.

4. Agar $MgO_2 \cdot MgO$ (M.o.96.24) tortmasini titrlash uchun 0,1 M $KMnO_4$ ($TK=0,9960$) dan 18,08 ml sarf bo'lgan bo'lsa, tahlil uchun olingan tortma miqdorini hisoblab toping. Tarkibidagi faol modda miqdori-25%. Kimyoviy reaksiyalar tenglamasini yozing
5. 0,4890 g $Na_2S_2O_3$ (M.o.248,18) ni titrlash uchun qancha 0,1M I_2 eritmasi ($TK=1,006$) sarflangan? Dori moddasi tarkibidagi tasir qiluvchi dori moda miqdori-101,0%. Kimyoviy reaksiyalar tenglamasini yozing.

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая хімія /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ, Золоті сторінки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ «Золоті сторінки», 2001.

14-LABORATORIYA MASHG'ULOT: Uglevodorodlar, atsiklik alkanlar galogen xosilalari, aldegidlar va uglevodlarning tibbiyotda qollaniladigan preparatlari tahlili. Urotropin, glyukoza.

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....20 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa
3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 20 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....100 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 20 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi boyicha baxolash 10 daqiqa

7. Uyga vazifa berish.....10 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Asosiy matn ma'ruzada keltirilgann

Keys

Formaldegid dori moddasi tahlil qilish uchun sifatni taminlash bulimiga kelib tushdi. Uning DF talabiga javob berishini isbotlang.

Keysni bajarish bosqichlari va topshiriqlar:

Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo'llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

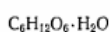
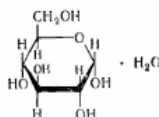
Laboratoriya ishning maqsadi: Uglevodorodlar, atsiklik alkanlar galogen xosilalari, aldegidlar va uglevodlarning tibbiyotda qollaniladigan preparatlari tahlili. Formaldegid, urotropin, yodoform, glyukoza. Ularning dori turlarini o'rgatishdan iborat.

Mazmun va kutilayotgan natija: Uglevodorodlar, atsiklik alkanlar galogen xosilalari, aldegidlar va uglevodlarning tibbiyotda qollaniladigan preparatlari tahlilini FS asosida olib borishi lozim.

Tadqiqot ob'ekti: Glyukoza

Laboratoriya ishning rejasi va aniqlash tartibi:

Glucosa



M. B. 198,17

Glyukozaning in'eksiya uchun ishlatiladigan 5%, 10%, 20%, 25% li eritmalari

Tarkibi: Suvsiz glyukoza 50 g, 200 g, 250 g

Xlorid kislota eritmasi 0,1mol/g dan

Natriy xlorid eritma pH 3,0-4,1 bo'lguncha

In'eksion eritmalar tayyorlash uchun ishlatiladigan suv – 1 l gacha

Eritmaning sifati glyukoza va stabilizatorlarni (natriy xlorid, xlorid kislota) taxlil qilish va pH ni aniqlash orqali nazorat qilinadi.

Chinligini aniqlash: 1. 1 ml eritmaga 5 ml Feling reaktivi qo'shib, qaynaguncha qizdiriladi. Bunda qizil cho'kma hosil bo'ladi.

2-3 tomchi eritmani suv xammomida qizdiriladi. Quruq qoldiqqa 0,01 g timol 5-6 tomchi konts.sulfat kislota va 1-2 tomchi suv qo'shilganda qizil-binafsha rang hosil bo'ladi.

Miqdorini aniqlash: Glyukoza. Refraktometr prizmasiga bir necha tomchi suv tomizilib nur sindirish ko'rsatkichi aniqlanadi(n_0). So'ngra prizmani tibbiyot surpi bilan quruguncha artilib, tekshiruvchi eritmadan bir necha tomchi tomiziladi va nur sindirish k o'rsatkichi aniqlanadi(n). Aniqlash 4-5 marotaba bajarilib, nur sindirish ko'rsatkichining o'rtacha qiymati olinadi va glyukozaning gramm miqdorini quyidagi formula yordamida xisoblanadi:

$$X = \frac{(n - n_0) \cdot 1000}{0,00142 \cdot 100}$$

Bu erda: n – dori turining nur sindirish k o'rsatkichi

n_0 – suvning nur sindirish k o'rsatkichi

0,00142 – glyukozaning nur sindirish ko'rsatkichining omili

Xlorid kislotasi: 25 ml eritmaga 1 tomchi metil qizil eritmasidan q o'shib, natriy ishqorning 0,02 mol/l li eritmasi bilan sariq rang hosil bo'lguncha titrlanadi. (A ml)

1 ml 0,02 mol/l li natriy ishqor eritmasi 0,0007292 xlorid kislota mos keladi.

0,1 mol/l li xlorid kislota dori turidagi ml lardagi miqdori quyidagi formula yordamida xisoblanadi

$$X = \frac{A \cdot 0,0007292 \cdot 100 \cdot 1000}{25 \cdot 0,3546}$$

Bu erda: 0,3546 – 1 ml 0,1 mol/l li eritmadagi xlorid kislota grammlardagi miqdori

Tekshiruvlar natijasida olingan natijalarni taxlil qilish va hisoblash;
O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi;
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml i 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindrlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
- ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallash va idishlarni zararsizlantirish shart;
- kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralari qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatлами ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkafida 110⁰-140⁰ C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Savollar, masala va misollar

1. Glyukozaning chinligini aniqlash tartibini tushuntiring, reaksiya tenglamasini yozing
2. Glyukozaning miqdorini aniqlash tartibini tushuntiring, reaksiya tenglamasini yozing. Hisoblash formulasini yozib bering.
3. Uglevodlar uglevodlarning tibbiyotda qollaniladigan preparatlari tahlili.
4. Atsiklik alkanlar galogen xosilalari, aldegidlar va formaldegid, urotropin, yodoform, glyukozaning dori turlarini tahlili.

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.

4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая хімія /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ, Золоті сторінки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ «Золоті сторінки», 2001.

15-LABORATORIYA MASHG'ULOT: Alifatik karbon kislotalar tahlili. Kaltsiy glyukonat, askorbin kislotalari

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....20 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa
3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 20 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....100 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 20 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi bo'yicha baholash 10 daqiqa
7. Uyga vazifa berish.....10 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Asosiy matn ma'ruzada keltirilgann

Keys

Kaliy atsetat dori moddasi tahlil qilish uchun sifatni taminlash bulimiga kelib tushdi. Uning DF talabiga javob berishini isbotlang.

Keysni bajarish bosqichlari va topshiriqlar:

Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo'llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

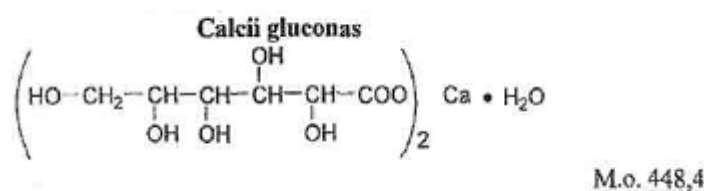
Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

Laboratoriya ishning maqsadi: Alifatik karbon kislotalar tahliliini o'rgatishdan iborat.

Mazmun va kutilayotgan natija: Alifatik karbon kislotalar tahliliini FS asosida olib borishi lozim.

Tadqiqot ob'ekti: Calcii glyukonat

Laboratoriya ishning rejasi va aniqlash tartibi:



Tasvirlanishi. Hidsiz va mazasiz, donador yoki kristalik kukun.

Eruvchanligi. 50 qism suvda sekin eriydi, 5 qism suvda eriydi, xloroform va efirda amalda erimaydi.

Chinligi. 1:50 nisbatda tayyorlangan eritma kalsiyga xos reaksiya beradi

A. 1 ml kalsiy glyukonat eritmasiga (0,002-0,02 g kalsiy ionini saqlovchi) 1 ml ammoniy oksalat eritmasidan qo'shilganda suyultirilgan sirka kislotasi va ammiak eritmalarida erimaydigan, mineral kislotalarda eriydigan oq cho'kma hosil bo'ladi.



B. Xlorid kislotasi bilan namlangan kalsiy glyukonat alanganing rangsiz qismini g'ishtsimon qizil rangga bo'yaydi.

Yuqorida tayyorlangan eritmadan 5 ml olib ustiga 2 tomchi temir (III) xlorid eritmasidan qo'shilganda och yashil rang hosil bo'ladi.

Tiniqliligi. 0,1 g preparatni 100 ml o'lchov kolbasiga solib, 10 ml suv qo'shiladi va 30°C li suv xammomiga qo'yiladi. 30 daqiqa davomida chayqatilib turiladi. Hosil bo'lgan eritmani loyqaligi etalondan ko'p bo'lmasligi kerak.

Kislotaliligi va ishqoriyligi. 0,5 g preparatni 25 ml yangi qaynatilgan suvda isitilib eritiladi. Eritma neytral bo'lishi kerak (lakmus)

Xloridlar. Hosil bo'lgan eritmani kerak bo'lsa filtrlab, 20 ml filtrat xloridlarga tekshiriladi (0,01% dan oshmasligi kerak).

Sulfatlar 10 ml filtrat sulfatlarga tekshiriladi (0,05% oshmasligi kerak).

Og'ir metallar. 0,5 g preparatga 2 ml suyultirilgan HCL va 8 ml suv solib isitiladi. Hosil bo'lgan eritma arsenga tekshiriladi (0,0002% dan oshmasligi kerak).

Miqdoriy tahlil. 0,4 g (a.t) preparatga 20 ml suv qo'shib isitib eritiladi. Sovutilib 10 ml ammaikli bufer qo'shiladi va 0,1 g atrofida indikator aralashmasi yoki 7 tomchi kislotali xrom ko'k indikator qo'shib, 0,05 mol trilon B bilan tirlanadi. T 0,02242g. preparat tarkibida kalsiy glyukonat miqdori 99,5%-103,01% gacha bo'lishi kerak.

Saqlanishi. Og'zi mahkam berkitilgan idishlarda.

Ishlatilishi. Allergiyaga qarshi vosita.

Tekshiruvlar natijasida olingan natijalarni taxlil qilish va hisoblash;

O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi;
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml i 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindrlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalar va xavfsizlik choralar.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
- ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallashtirish va idishlarni zararsizlantirish shart;
- kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralari qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlami ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkaftida 110^0 - 140^0 C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Savollar, masala va misollar

1. 0.3 gr kalsiy laktatni miqdorini trilonometrik usulda aniqlaganda 27 ml 0,05 M trilonB sarf bo'ldi. % miqdorini xisoblab toping. ($K=0,997$, $T=0,01091$). Reaksiya tenglamasini yozing.
2. 0.25 gr kalsiy glyukonatni miqdorini kompleksometrik usulda aniqlaganda 10,11 ml trilon B sarf bo'ldi. % miqdorini xisoblab toping. $K=0,998$, $T=0,02242$.
3. 0.25 gr kalsiy laktatni miqdorini aniqlanganida necha ml TrilonB sarf bo'lishini xisoblab toping va % miqdorini xisoblang. $K=1,02$, $T=0,01091$. Reaksiya tenglamasini yozing.
gr glyutamin kislotasini Keldal usulida miqdori aniqlanganida necha ml 0.1 M xlorid kislota sarf bo'lishi xisoblab toping va % miqdorini xisoblab toping. $K=0,9988$, $T=0,01471$. reaksiya tenglamasini xisoblab toping.
4. 0.05 gr (a.t) preparatni miqdorini SF da aniqlanganda $D=0,535$ aniqlandi. Uning $E_{1\text{sm}}^{1\%}$ solishtirma nur yutish ko'rsatkichi 535. Birinchi A eritma 50 ml, alikvot 1,0 ml, % miqdorini xisoblab toping.

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая химія /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Хархіе, НФаУ, Золоті сторінки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харюв, НФаУ «Золоті сторінки», 2001.

16-LABORATORIYA MASHG'ULOT: Alifatik aminokislotalar tahlili. Metionin

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....20 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa
3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 20 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....100 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 20 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi boyicha baxolash 10 daqiqa
7. Uyga vazifa berish.....10 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Asosiy matn ma'ruzada keltirilgann

Keys

Glitsin dori moddasi tahlil qilish uchun sifatni taminlash bulimiga kelib tushdi. Uning DF talabiga javob berishini isbotlang.

Keysni bajarish bosqichlari va topshiriqlar:

Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo'llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

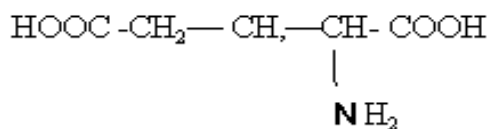
Laboratoriya ishning maqsadi: Alifatik aminokislotalar tahlili. Glyutamin kislota, metionin, glitsin moddalar tahlilini o'rgatishdan iborat.

Mazmun va kutilayotgan natija: Glyutamin kislota, metionin, glitsin moddalar tahlilini FS asosida olib borishi lozim.

Tadqiqot ob'ekti: Glutamin kislotasi

Laboratoriya ishning rejasi va aniqlash tartibi:

GLYUTAMIN KISLOTASI
ACIDUM GLUTAMINICUM
 2- Aminoglutar kislotasi

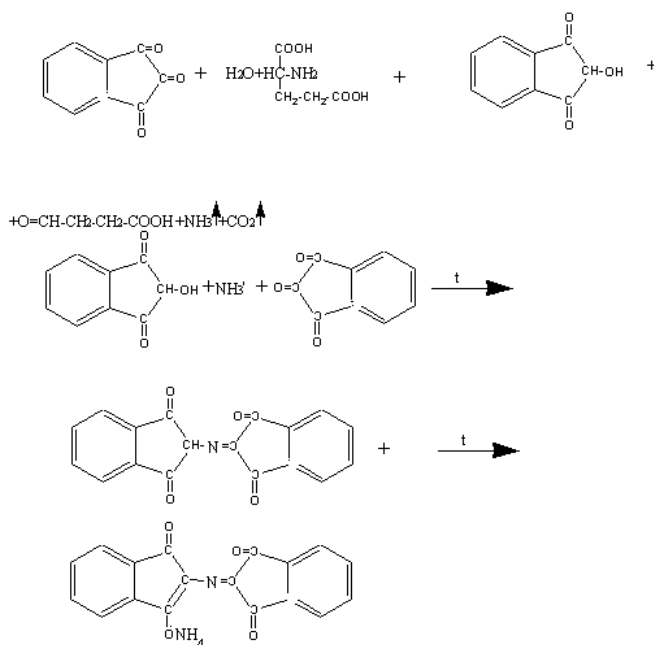


M.M.147,14

Tashki ko'rinishi: Buning uchun buyum oynachasiga 1-2 g atrofida dori moddasidan olib, 1 sm qalinlikda yoyib qurollanmagan ko'z yordamida ko'rib rangi aniqlanadi. Oq kristall ko'rinishida bo'lishi kerak. Shu bilan birga dori moddaning mazasi ham aniqlanadi, nordon bo'lishi kerak. Preparatining hidi burundan 6-8 sm masofada yelpigan xolda xidlab aniqlanadi.

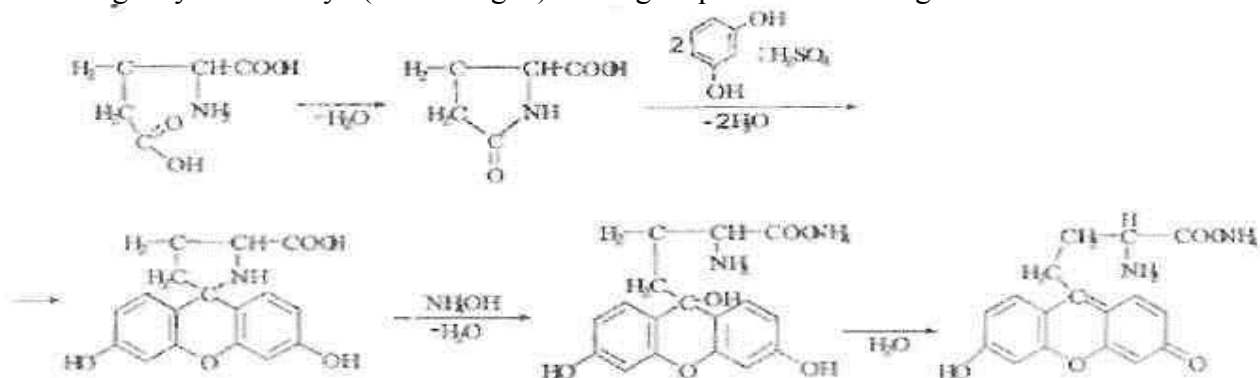
Eruvchailigi: Suvda kam, issiq suvda eriydi, 95% spirt va efirda umuman erimaydi.

Chinligi: a) Glyutamin kislotasining chinligini aniqlashda 0,02 g modda yangi qaynatilgan 1 ml suvda eritiladi va ustiga yangi tayyorlangan ningidrin eritmasidan qo'shib qizdirilganda ko'k-binafsha rang hosil buladi.



diketogidridinden ketogidrinamin ammoniy

0,2 mg moddani 2 mg rezorsin va 5 tomchi konsentrlangan sulfat kislota qo'shib ko'k-qo'ng'ir rang hosil bo'lguncha qizdiriladi. So'ngra sovutib, ustiga 5 ml suv va 5 ml ammiak eritmasidan qo'shilsa ko'k rangli flyuoressensiya (tovlanadigan) beradigan qizil-binafsha rang hosil bo'ladi.



Suyuqlanish harorati: Moddanng suyuqlanish harorati $+90^{\circ}\text{C}$ (parchalanib suyuqlanadi) dan kam bo'lmashligi kerak.

Solishtirma burish burchagi: Moddaning suyultirilgan xlorid kislotasida 5% eritmasining solishtirma burish burchagi 30° dan 34° gacha bo'lishi kerak

Kislotalik muhiti: Kislotalik muhitini aniqlashda 1,5 g moddani 30 ml qaynoq yangi qaynatilgan suvda eritib filtrlanadi, eritmaning pH muhiti 3,1-3,7 bo'lishi kerak.

Yot aminokislotalarni aniqlash: Modda tarkibidagi boshqa aminokislotalarni aniqlash uchun tayyorlangan eritmada 5 ml olib, ustiga 5ml Feling reaktividan qo'shib 2 daqiqa qaynatilganda ko'k yoki qo'ng'ir rang hosil bo'lmashligi kerak.

Erimaydigan moddalarni aniqlash: Organik yot moddalarni aniqlash. Organik aralashmalarni aniqlash uchun 0,2 g moddani 5 ml konsentrlangan sulfat kislota eritiladi, eritma 15 daqiqa davomida tiniq bo'lishi kerak.

Xloridlarni aniqlash: Tarkibidagi xloridlarni aniqlash uchun 0,1 g moddani 25 ml suvda eritiladi va filtrlanadi, filtratdan 10 ml olib xloridlarga reaksiya qilinadi (0,05 % oshmasligi kerak, etalon eritma bilan solishtiriladi)

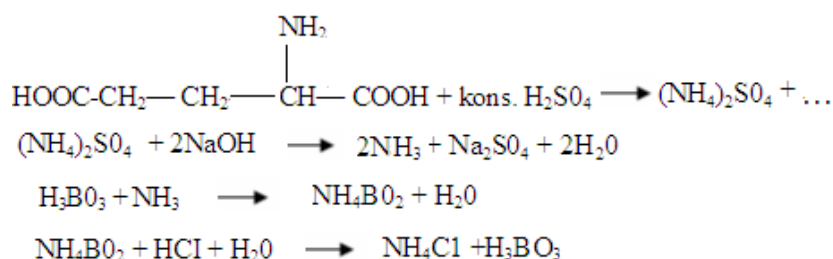
Namligini aniqlash: Quritilganda og'irligini yo'qotishni aniqlash uchun 0,5 g moddani $100-103^{\circ}\text{C}$ haroratda doimiy og'irlikgacha quritiladi. Modda tarkibidagi namlik 0,5% dan oshmasligi kerak.

Og'ir metallar va sulfatli kulini aniqlash: Og'ir metall va sulfatli kulini aniqlash uchun 0,5 g modda kuydiriladi. Sulfatli kulining miqdori 0,1%, og'ir metallar miqdori 0,001% dan oshmasligi kerak.

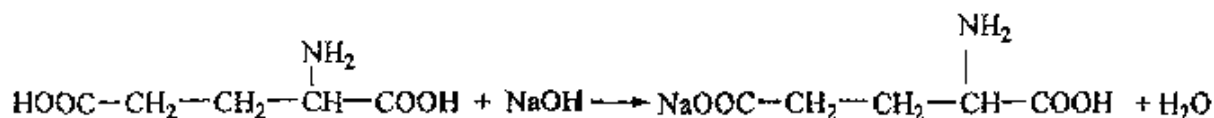
Modda tarkibidagi arsen: Modda tarkibidagi margimush miqdori aniqlanganda 0,0001 % dan oshamasligi kerak.

Miqdorini aniqlash: 1). 0,1 aniq tortma hajmi 200 ml bo'lgan K'eldal kolbasiga solinadi (0,014-0,034g ekvivalent miqdorida azot saqlagan) unga 10:1 nisbatida kaliy va mis sulfat aralashmasi va 7 ml konsentrlangan sulfat kislota qo'shib, tiniq ko'kimtir rangga kirguncha qaynatiladi. Qaynatish yana 30 daqiqa davom ettiriladi, sovutib 20 ml suv qo'shib, yana sovutiladi. Songra 40 ml 30% ishqor eritmasidan (NaOH) qo'shib, bor kislotasi saqlagan kolbaga ammiak xaydash olinadi. Ammiakni xaydash 100 ml xajmdagi eritma hosil bo'lgunga qadar davom etadi. Muzlatgichni yuvish maqsadida yana 1-2 daqiqa xaydaladi va umumlashtiriladi. Xaydash olingan suyuqlik tarkibidagi ammiakni aniqlash maqsadida 0,1 mol/l xlorid kislota eritmasi bilan metil zarg'aldog'i indikator ishtirokida titrlanadi. Bir vaqtning o'zida sinov tajribasi olib boriladi. Sinov tajribasi va tajribada titrlash uchun ketgan xlorid kislotalar miqdori o'rtasidagi farqni 0,0014 ga ko'paytiriladi va olingan tortma tarkibidagi azotning miqdori xisoblab topiladi. Azotning miqdori 9,4% kam 9,55% ko'p bo'lmashligi kerak.

Kimyoviy reaksiya tenglamasi



2). 0,3 g aniq og'irlikdagi tortma hajmi 100 ml bo'lgan konussimon kolbaga solinadi va 50 ml suv qo'shib isitilgan xolda eritiladi, sovutiladi va 5 tomchi bromtimol ko'kning spirtli eritmasidan qo'shib eritmaning rangi sariq rangdan ko'k-havorangga o'tgungacha 0,1 mol/l natriy gidroksidi eritmasi bilan titrlanadi. 1 ml 0,1 mol/l natriy gidroksidi eritmasi 0,01471g glyutamin kislotasiga to'g'ri keladi, glyutamin kislotasining miqdori 98,5% kam bo'lmasligi kerak. Kimyoviy reaksiya tenglamasi.



Glyutamin kislotasining foiz miqdori quyidagi formula yordamida xisoblanadi:

$$X = \frac{VKT \cdot 100}{a}$$

bu erda: V-titrlash uchun sarf bo'lgan 0,1 mol/l natriy gidroksidining hajmi, ml;

T-glyutamin kislotasining titri, 0,0147 g;

a-aniq og'irlikdagi tortma, g.

K-natriy gidroksidi eritmasining tuzatish koeffisienti.

Bu erda: 0,3546 – 1 ml 0,1 mol/l li eritmadagi xlorid kislotaning grammlardagi miqdori

Tekshiruvlar natijasida olingan natijalarni taxlil qilish va hisoblash;

O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi;
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml i 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindrlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;

· ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallash va idishlarni zararsizlantirish shart;

· kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriya xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralarini qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlami ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkafiga 110^0 - 140^0 C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Savollar, masala va misollar

1. 0.1 gr glyutamin kislotasini Keldal usulida miqdori aniqlanganida necha ml 0.1 M xlorid kislota sarf bo'lishi xisoblab toping va % miqdorini xisoblab toping. $K=0.9988$, $T=0.01471$. reaksiya tenglamasini xisoblab toping.
2. 0.3 gr Glyutamin kislotani titrlash uchun sarf bo'lgan 0.1M ishqorni xajmini toping, % aniqlang. $K=1.00$, $T=0.01471$, $E=?$, $\%=?$. Reaksiya tenglamasini yozing
3. 0.3 gr metioninni qayta titrlashda 50 ml 0.1M yod eritmasi qo'shib oksidlanadi, ortiqcha yodni qayta 0.1M tiosulfat bilan titrlanganda 10 ml tiosulfat sarf bo'ldi. Moddani % miqdorini xisoblab toping, kimyoviy reaksiyasini yozing. $K=0.998$, $T=0.0074$. Reaksiya tenglamasini yozing.
4. 0.1 gr glyutamin kislotasini Keldal usulida miqdori aniqlanganida necha ml 0.1 M xlorid kislota sarf bo'lishi xisoblab toping va % miqdorini xisoblab toping. $K=0.9988$, $T=0.01471$. reaksiya tenglamasini xisoblab toping.

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая химія /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ, Золоті сторінки, 2002.

11. Фармацевтический анализ /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харюв, НФаУ «Золоті сторінки», 2001.

17-LABORATORIYA MASHG'ULOT: Betalaktam antibiotiklar – penitsillinlar va sefolosparinlarning dori vositalari tahlili. Penitsillin, sefazolin.

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....20 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa
3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 20 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....100 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 20 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi boyicha baxolash 10 daqiqa
7. Uyga vazifa berish.....10 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Asosiy matn ma'ruzada keltirilgann

Keys

Sefazolin dori moddasi tahlil qilish uchun sifatni taminlash bulimiga kelib tushdi. Uning DF talabiga javob berishini isbotlang.

Keysni bajarish bosqichlari va topshiriqlar:

Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo'llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

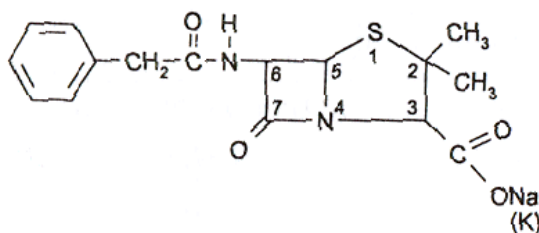
Laboratoriya ishning maqsadi: Betalaktam antibiotiklar – penitsillinlar va sefolosparinlarning dori vositalari tahlilini o‘rgatishdan iborat.

Mazmun va kutilayotgan natija: Betalaktam antibiotiklar – penitsillinlar va sefolosparinlarning dori vositalari tahlilini FS asosida olib borishi lozim.

Tadqiqot ob’ekti: Benzilpenitsillin natriyli tuzi

Laboratoriya ishning rejasi va aniqlash tartibi:

Benzilpenitsillin natriyli tuzi
Benzylpenicillinum-natrium



Tasvirlanishi: Achchiq ta’mli oq mayda kristall kukun, gigroskopik. Kislota, ishqor va oksidlovchilar ta’sirida, hamda suvli eritmalarini qizdirilganda va penitsillaza fermenti ta’sirida tez parchalanadi. Xona xaroratida eritmalar xolida saqlanganida sekin parchalanadi.

Eruvchanligi: Suvda juda yaxshi eriydi, etil va metil spirtlarida eriydi.

Chinligi: 1. Preparatning bir nechta kristallarini buyum oynachasiga yoki chinni idishga solib, unga 1 tomchi quyida tayyorlangan eritmadan qo‘shiladi: 1 ml 1 M gidroksilamin gidroxlorid va 0,3 ml 1 M natriy ishqoridan. 2-3 daqiqadan so‘ng aralashmaga 1 tomchi 1 M sirka kislotasidan qo‘shiladi, yaxshilab aralashtiriladi, 1 tomchi mis nitrat eritmasidan qo‘shiladi va yashil rangli cho‘kma tushadi. 2. 0,1 g preparatdan tigelda kuydirilganda natriy ioniga xos bo‘lgan reaksiyalarni beradi

Eritmaning tiniqligi va rangliligi: preparatning in’ektsion suvdagi 3% li eritmasi 24 soat davomida tiniq va rangsiz bo‘lishi kerak.

Nur yutish ko‘rsatkichi: Yangi tayyorlangan 0,18% preparatning eritmasini 1 sm qalinlikdagi kyuvetada 280 nm to‘lqin uzunlikda o‘lchanganida 0,18 oshmasligi kerak

Kislotaligi va ishqoriyligi: pH 5,5-7,5 (2% suvli eritmasi potentsiometrik usul)

Miqdoriy tahlil. Penitsillinlar yig‘indisi: 0,06g (a.t.) dori moddasini preparatni 100 ml xajmdagi o‘lchov kolbada suvda eritilib va belgisigacha etkaziladi (A eritma). 5 ml A eritmani 250 ml kolbaga solib, 2 ml 1 M o‘yuvchi ishqor eritmasidan qo‘shib 20 daqiqaga qoldiriladi. So‘ngra eritmaga 2 ml 1 M xlorid kislota va 5 ml atsetatli bufer eritmasidan (pH 4,5) va 20 ml 0,01M yod eritmasi qo‘shiladi. So‘ngra 20 daqiqaga qorongi joyga qo‘yiladi. Ortiqcha miqdordagi qolgan yodni 0,01M tiosulfat natriy bilan och-sargish ranggacha titrlanadi. Keyin kraxmal eritmasidan qo‘shilib rangsizlanguncha titrlanadi.

Bir vaqtning o‘zida nazorat tajribasi o‘tkaziladi.

Dori moddasidagi penitsillinlarning yig‘indisi quyidagi hisoblash formulasi bo‘yicha xisoblanadi:

$$X = \frac{(V_k - V) * K * \Xi * C * 100}{a * 5} * 100$$

Bu erda V_k -kontrol tajribaga ketgan titrantning hajmi

V – tekshiriluvchi eritmani titrlashga ketgan titrantning hajmi

K – tuzatish koeffitsienti

a – aniq tortim

Θ – 1 ml 0,01M yod eritmasiga mos keladigan benzilpenitsillin natriy standart namunasining gramm ekvivalent qiymati bo'lib, jadvaldan topiladi:

Xapopar °C	Θ
17	0,0004310
18	0,0004241
19	0,0004119
20	0,0004055
21	0,0004000
22	0,0003965
23	0,0003934

C – benzilpenitsillin natriy standart namunasining aniqlanayotgan penitsilliga tuzatish koeffitsienti bo'lib

$$\frac{M. \text{benzilpenitsillin kaliy}}{M. \text{benzilpenitsillin natriy}} = 1,045$$

Tekshiruvlar natijasida olingan natijalarni taxlil qilish va hisoblash;

O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi;
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml i 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindrlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
 - kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
 - ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallashtirish va idishlarni zararsizlantirish shart;
 - kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).
- Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralarini qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlami ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkafiga 110^0 - 140^0 C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Savollar, masala va misollar

1. Betalaktam antibiotiklar tasniflanishi
2. Sefolosparinlar guruhiga kirgan dori moddalar tahlili
3. Sefazolinni miqdorini aniqlash usulini tushuntiring, kimyoviy tenglamasini yozing.
4. Penicillinning Na tizini DF bo'yicha miqdorini aniqlang

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая химия /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Хархіе, НФаУ, Золоті сторінки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харюв, НФаУ «Золоті сторінки», 2001.

18-LABORATORIYA MASHG'ULOT: Alifatik tsiklik birikmalarning tibbiyotda qo'laniladigan hosilalari tahlili. Mentol, terpengidrat

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....20 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa

3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 20 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....100 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 20 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi boyicha baxolash 10 daqiqa
7. Uyga vazifa berish.....10 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Asosiy matn ma'ruzada keltirilgann

Keys

Mentol dori moddasi tahlil qilish uchun sifatni taminlash bulimiga kelib tushdi. Uning DF talabiga javob berishini isbotlang.

Keysni bajarish bosqichlari va topshiriqlar:

Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo'llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

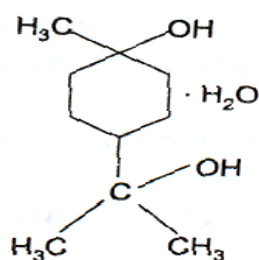
Laboratoriya ishning maqsadi: Alifatik tsiklik birikmalarning tibbiyotda qo'laniladigan hosilalari tahlilini o'rgatishdan iborat.

Mazmun va kutilayotgan natija: Alifatik tsiklik birikmalarning tibbiyotda qo'laniladigan hosilalari tahlilini FS asosida olib borishi lozim.

Tadqiqot ob'ekti: Kamfora, Terpingidrat
laboratoriya ishning rejasi va aniqlash tartibi:

Terpinum hydratum

Terpingidrat



Tasvirlanishi: rangsiz tiniq kristall yoki oq kristall kukun, xidsiz, kuchsiz achchiq mazaga ega. Quruq xavoda kristallizatsion suvni yuqotib sekinlik bilan uchadi, bunda suyuqlanish xarorati pasayadi.

Eruvchanligi: suvda, xlorofmda, efirda va skipidarda kam eriydi. Qaynoq suvda qiyin eriydi, 95%-spirtida eriydi, qaynoq 95%-spirtida oson eriydi.

Chinligi: 5 ml preparatning qaynoq eritmasiga (1:50) bir necha tomchi kontsentrangan sulfat kislota qo'shganda eritma loyqalanadi va terpineolning xush bo'y xidi keladi.

Suyuqlanish xarorati: 115-117°C

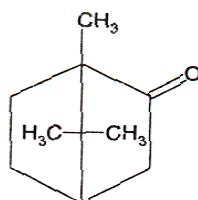
Eritmaning tiniqligi va rangliligi: 0,3 preparatni 3 mol qaynoq 95% spirtida eritilganda tiniq va rangsiz eritmani xosil qilish kerak.

Kislotaligi va ishqoriyligi: 0,4 preparatni 100 ml li konik kolbaga solib, unga 40 ml suv qo'shiladi va preparatning to'liq erib ketguncha qaynatiladi. Sovutilgan eritmaga 1-2 tomchi bromtimol ko'kidan qo'shiladi, yashil rang xosil bo'ladi 0,1 ml 0,05 Mnatriy gidroksid yoki xlorid kislotalarining eritmaları qo'shilganda rang o'zgaradi.

Sulfat kuli va ogir metallar: 0,5 g preparatning sulfat kuli 0,1%dan oshmasligi va ogir metallarga sinovdan o'tishi kerak (0,001% ko'p emas)

Saqlanishi: Yaxshi berkitilgan idishda.

Kamfora



Tasvirlanishi: O'ziga xos xidli, oq yirik kristall yoki rangsiz kristall kukun, ba'zida esa plita shaklida shibbalangan kristall modda bo'lib. Kamfora ham fenol, rezortsin, timol, xloralgidratlar bilan suyuq evtektik aralashma xosil qiladi. Kamfora oddiy haroratda ochiq havoda uchuvchan.

Eruvchanligi: Suvda kam eriydi, 95% li spirtida, xloroform, efir va o'simlik moylarida engil eriydi.

Suyuqlanish xarorati: 174-180°C

Solishtirma burish burchagi: izomerining solishtirma buruvchanligi +41° dan +44° gacha, chapga buruvchan izomeriniki esa -39° dan -44° ga teng.

Eritmaning tiniqligi va rangliligi: 1 g dori moddasini 4 ml spirtida eritilganida eritma tiniq va rangsiz bo'lishi kerak.

Organik aralashmalar: 0,5 g dori moddasini 5 ml kontsentrangan sulfat kislotada eritiladi. Xosil bo'lgan eritmaning rangi etalon eritmaning rangidan oshmasligi kerak.

Miqdoriy tahlil: 0,1 g (a.t.) kamfora 50 ml xajmli o'lchov kolbasiga solinib, 20 ml 95% li etil spirti qo'shib, chayqatiladi va belgisigacha etil spirti bilan etkaziladi. Eritmaning optik zichligi 290 nm da qalinligi 1 sm bo'lgan kyuvetada o'lchanadi. Solishtiruvchi eritma sifatida 95% etil spirtidan foydalaniladi. Bir vaqtning o'zida kamfora ishchi standart namunasi eritmasi ham optik zichligi o'lchanadi. Dori moddasidagi kamforaning % miqdori quyidagi xisoblash formulasi yordamida xisoblanadi:

$$X = \frac{D \cdot 0,002 \cdot 50 \cdot 100}{D_0 \cdot a};$$

bu erda D – tekshiriluvchi eritmaning optik zichligi

D_0 - kamfora ishchi standart namuna eritmasining optik zichligi

0,002 – kamfora ishchi standart namunasi eritmasining 1 ml dagi kamforaning g miqdori

a – aniq tortma, g

Kamforaning ishchi standart namunami eritmasini tayyorlash

0,0020 (a.t.) kamfora (FS talabiga javob beradigan) 100 ml xajmli o'lchov kolbasiga solinib, 95 % li etil spirtida eritiladi va belgisigacha etkaziladi. 1 ml kamforaning ishchi standart namuna eritmasi 0,002 g kamfora saqlaydi.

Polyarimetrik usul: 1 g (a.t.) kamfora 10 ml 95% li spirtida eritilib, eritmaning burish burchagi polyarimetrdagi qalinligi 10 sm (1 dm) bo'lgan kyuvetada aniqlanadi. Dori moddasidagi kamforaning foiz miqdori quyidagi xisoblash formulasi orqali topiladi:

$$X = \frac{\alpha(D) \cdot 100}{\alpha \cdot C \cdot 10}; \text{ bu erda}$$

$\alpha(D)$ –kamforaning solishtirma yutilish ko'rsatkichi bo'lib, o'nga buruvchi izomeri uchun +41° ra, chapga buruvchi izomeriga esa -41 °teng.

α – eritmaning burish burchagi

C – aniq tortma

Tekshiruvlar natijasida olingan natijalarni taxlil qilish va hisoblash;

O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi;
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml i 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindrlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;

· ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallash va idishlarni zararsizlantirish shart;

· kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriya xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralarini qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlami ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shakafida 110^0 - 140^0 C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Nazorat savollari

1. Alifatik tsiklik birikmalarning tibbiyotda qo'laniladigan hosilalari tahlil usullarini izohlab bering.
2. Mentol dori moddasini DF bo'yicha tahlili
3. Validol dori moddasini DF bo'yicha tahlili
4. Kamfora dori moddasini DF bo'yicha tahlili
5. Bromkamfora dori moddasini DF bo'yicha tahlili
6. Terpengidrat dori moddasini DF bo'yicha tahlili

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая хімія /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Хархіе, НФаУ, Золоті сторіпки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харюв, НФаУ «Золоті сторіпки», 2001.

19-LABORATORIYA MASHG'ULOT: Aromatik birikmalar. Fenollar, paraaminofenol va uning hosilalari tahlili: fenol, paratsetamol, tetratsiklin, rezortsin.

Asosiy matn ma'ruzada keltirilgan

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....10 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa
3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 10 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....90 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 15 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi boyicha baxolash 10 daqiqa
7. Uyga vazifa berish.....5 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Keys

Paratsetamol dori moddasi tahlil qilish uchun sifatni taminlash bulimiga kelib tushdi. Uning DF talabiga javob berishini isbotlang.

Keysni bajarish bosqichlari va topshiriqlar:

Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo'llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

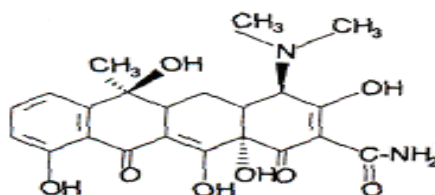
Laboratoriya ishning maqsadi: Aromatik birikmalar. Fenollar, paraaminofenol va uning hosilalari tahlilini o'rgatishdan iborat.

Mazmun va kutilayotgan natija: Aromatik birikmalar. Fenollar, paraaminofenol va uning hosilalari tahlilini FS asosida olib borishi lozim.

Tadqiqot ob'ekti: Tetraciklin, paracetamol
Laboratoriya ishning rejasi va aniqlash tartibi:

Тетрациклин - Tetracyclinum.

4-Dimetilamino -1,4,4a,5,5a,6,11,12a-oktagidro -3,6,10,12,12a-pentaoksi -6-metil -1,11-diketonaftatsen -2-karboksamid.



Tasvirlanishi: Sariq kristall kukun, xidsiz, achchiq mazali, kuchli ishqor ta'sirida parchalanadi. Suvli eritmasida pHN – 2 dan kam bo'lganida o'z faolligi yo'qotadi. Yorug'lik ta'sirida qorayadi.

Eruvchanligi: suvda juda kam, 95%li spirtida qiyin eriydi

Chinligi: 0,05 g preparatga 2 ml kontsentrlangan sulfat kislota qo'shiladi; bunda binafsha rang hosil bo'ladi, 1 ml suv qo'shilganda to'q sariq rang hosil bo'ladi; 1 tomchi temir (III) xlorid qo'shilganda esa qo'ng'ir yoki qizg'ish-qo'ng'ir rangga o'tadi.

Solishtirma nur yutish ko'rsatkichi: 0,05 g preparat (a.t.) xajmi 250 ml bo'lgan o'lchov kolbasida 2 ml 0,1 M xlorid kislota eritmasida eritib, suv bilan belgisigacha etkaziladi (A). 10 ml (A eritmadan) olib, 100 ml o'lchov kolbasiga solib, 75 ml suv, 5 ml 5 M natriy ishqor eritmasi qo'shiladi va suv bilan belgisigacha etkaziladi. 6 daqiqa o'tgach eritmaning optik zichligini 380 nm to'lqin uzunligida 1 sm qalinlikdagi kyuveta yordamida aniqlanadi.

$E_{1\text{cm}}^{1\%} = 380 \text{ nm}$ da 380-410 orasida bo'lishi kerak

Kislotaligi va ishqoriyligi: pH 3,0-7,0 (1% suvli suspenziyani potentsiometrik usulda aniqlanadi)

Tarkibidagi suv: 8-17%gacha bo'lishi kerak. K.Fisher usulida aniqlanadi. T=1-1,2mg suv, 1 ml aniq tortmada aniqlanadi.

Zaxarligini aniqlash: Test doza 1 mg faol modda toza modda xisobida, 0,5 ml venaga yuborib, 48 soat davomida kuzatiladi.

Miqdorini nofarmakopeyaviy usulda aniqlash: 0,05 g (a.t.) preparat 250 ml xajmli o'lchov kolbada 5 ml 0,1 M xlorid kislota eritmasida eritiladi va belgisigacha suv bilan etkaziladi va aralashtiriladi. ?osil bo'lgan eritmadan 10 ml olib hajmi 100 ml bo'lgan kolbaga solinadi, ustiga 75 ml suv, 5 ml 5 M natriy gidroksid eritmasidan qo'shib suv bilan belgisigacha etkaziladi. Eritmaning optik zichligi 380 nm to'lqin uzunligida qatlam qalinligi 1 sm bo'lgan kyuvetallarda o'lchanadi

$$X = \frac{250 \cdot 100 \cdot D}{E_{1\text{cm}}^{1\%} \cdot m \cdot 10}$$

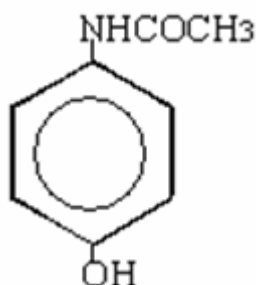
m – aniq tortma, g

D – optik zichlik

E^{1%}_{1cm} - solishtirma nur yutish ko'rsatkichi

Сақланиши: quruq, yorug'lik tushmaydigan joyda

Paratsetamol tabletkalari
Tabulettae paracetamoli 0.2 aut 0.5



Bitta tabletka tarkibi:

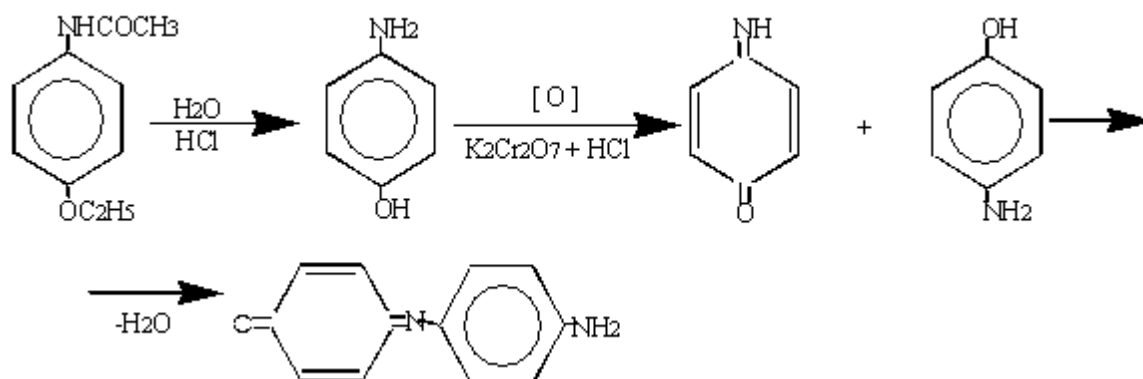
Parasetamol	- 0,20000 g	- 0,50000g
(FS 42-3292-96)		
Kartoshka kraxmali	- 0,01018g	- 0,02545g
(Gost 7699-78)		
Stearin kislotasi	- 0,00174g	- 0,00435g
(GOST 9419-78)		
Kraxmal	- 0,00700g	- 0,01750g
(GOST 5194 -91)		
Jelatina	- 0,00108g	- 0,00270g
(GOST 11293-89, oziq - ovqat)		

Tasvirlanishi. Oq yoki biroz pushti rangdagi tekis silindrsimon tabletkalar. Ular tashqi ko'rinishi bo'yicha DF XI nashri, 2 qism, 154 betdagi talablarga javob berishi kerak.

Tabletkalarning o'rtacha og'irligi. Tabletkalarning o'rtacha og'irligi 0,22 g yoki 0,55g. 0,2 g og'irlikdagi tabletkalar uchun ruxsat etilgan chetlanishlar (7,5 %, 0,5 g tabletkalar uchun (5,0 %)

Aniqlash uslubi DF XI ning 2 qismi 154 b keltirilgan.

Chinligi. Parasetamol chinligini indofenol xosil qilish reaksiyasi bo'yicha aniqlash Davlat farmakopeyasida asosiy reaksiya sifatida keltirilgan



Miqdoriy tahlil olib borish uchun tayyorlangan parasetamol tabletkalari va ishchi andoza namunasi (IAN) eritmalari UB-nurida 230 dan to 300 nm gacha to'liq uzunlikda eng yuqori maksimumga ega.

0,1g maydalangan tabletkalar kukuni 10 ml suv bilan chayqatiladi va 0,1 ml temir (III) xloridi eritmasidan qo'shiladi; fenol gidroksiliga xos bo'lgan ko'k- binafsha rang xosil bo'ladi.

0,2g maydalangan tabletkalar kukuni 20 ml suvsiz aseton bilan chayqatiladi, filtrlanadi va filtrat quruq qoldiqgacha bug'latiladi. 0,05 g quruq qoldiq 2 ml suyultirilgan xlorid kislotasida 1

minut davomida qaynatiladi, 20 ml suv qo'shib sovutiladi va ustiga 1 tomchi kaliy bixromat eritmasidan qo'shiladi, qizil rangga o'tmaydigan binafsha rang xosil baladi (fenatsetindan farqi).

0,1 g quruq qoldiq 2 ml suyultirilgan sulfat kislotasida 2 minut davomida qaynatiladi; sirka kislotasining xidi keladi (atsetat-ion).

n- aminofenol. 1,1g maydalangan tabletkalari metil spirti va suvning teng xajmdagi 20 ml aralashmasida eritiladi, filtrlanadi. Bitta silindrga 10 ml filtrat, ikkinchisiga 10 ml nazorat eritmasidan solinadi. Ikkala silindrga 0,2 ml dan yangi tayyorlangan natriy nitroprussidning ishqorli eritmasidan qo'shib aralashtiriladi va 30 minutga qoldiriladi.

Tekshiriluvchi filtrat solingan silindrdagi rang nazorat eritma solingan silindrdagi rangdan to'q bo'lmasligi kerak. (p-aminofenol miqdori 0,005% dan oshmasligi kerak).

Eslatma:

1.Natriy nitroprussidning ishqoriy eritmasini tayyorlash. 0,1 g natriy nitroprussid (TU-6-09-4224-76) va 1 g natriy karbonat (suvli GOST 84-76) suvda eritiladi va xajmi 100 ml gacha suv bilan yetkaziladi.Eritma yangi tayyorlangan xolatda ishlatiladi.

2. Nazorat eritmasining tayyorlanishi.

Tarkibida n-aminofenol saqlamaydigan 0,5 g parasetamol metil spirti va suvdan tashkil topgan aralashmada eritiladi, ustiga 0,5 ml 0,005 % yangi tayyorlangan n-aminofenol eritmasidan qo'shib xajmi 10 ml bo'lgunicha yuqoridagi aralashmadan qo'shiladi.

3.Tarkibida n-aminofenol saqlamaydigan parasetamolning olinishi.

Parasetamol suvda qayta kristallanadi. Quritilgan dori modda quyidagi tekshiruvlarga bardosh berishi kerak: 6 g dori modda teng xajmda metil spirti va suvdan tashkil topgan aralashmada eritiladi va shu aralashma yordamida xajmi 100 ml gacha etkaziladi. Eritmaga 1 ml yangi tayyorlangan ishqorli natriy nitroprussid eritmasidan qo'shib 30 minut qoldiriladi. Eritma havo va yashil rangga bo'yalmasligi kerak.

4. 0,005 % li n-aminofenol eritmasini tayyorlanishi.

0,05 g n-aminofenol (GOST 5209-77) xajmi 100 ml bo'lgan kolbada teng xajmda aralashtirilgan (metil spirt va suv) 40 aralashmada eritiladi va belgisigacha shu aralashma bilan yetkaziladi. 1 ml xosil bo'lgan eritmaning hajmi 10 ml gacha yuqoridagi aralashma bilan yetkaziladi va aralashtiriladi. Eritma yangi tayyorlangan xolda ishlatiladi.

Parchalanuvchanligi. Suvda 15 minutdan oshmasligi kerak. Aniqlash DF XI nashr, 2 qism , 154 betda keltirilgan usulda olib boriladi.

Eruvchanlik. Aniqlash DF XI nashr, 2 qism , 154 betda keltirilgan usulda olib boriladi. Muhit- suv, xajm-500 ml, savatchaning aylanish tezligi-

1000 ayl/min, erish vaqti-45 minut.

Bitta tabletka savatchaga solinadi va aylantiriladi.45 minutdan so'ng eritmadan namuna olib, filtr kog'oz orqali filtrlanadi, birinchi 20 ml filtrat tashlab yuboriladi. 2 ml (0,2 gli tabletka uchun) yoki 1ml filtrat (0,5 g tabletka uchun) xajmi 100 ml bo'lgan o'lchov kolbasiga solinadi va suv bilan belgisigacha yetkaziladi, aralashtiriladi. Xosil bo'lgan eritmaning optik zichligi qalinligi 10 mm kyuvetalarda 243 nm to'liq uzunligida spektrofotometrda o'lchanadi.

Bir vaqtning o'zida parasetamolning ishchi standart namunasi eritmasining (IAE) optik zichligi o'lchanadi. Solishtiriluvchi eritma-suv. Suvga erib o'tgan parasetamolning foizdagi midori quyidagi formula bo'yicha hisoblanadi.

$$X = \frac{D_1 * 500 * 100 * a_0 * 100}{D_0 * V * 100 * 50 * b} = \frac{D_1 * a_0 * 1000}{D_0 * V * b}$$

bu ерда D_1 - tekshiriluvchi eritmaning optik zichligi;

D_0 - parasetamol IAN eritmasining optik zichligi;

A_0 - IAN parasetamolning aniq tortmasi, g;

V - aniqlash uchun olingan filtratning xajmi, ml;

B - parasetamolning grammdagi miqdori.

45 daqiqa davomida suvga erib o'tgan ($C_6H_9NO_2$) parasetamolning miqdori tabletka tarkibidagi miqdorga nisbatan 75 % dan kam bo'lmashligi kerak.

Eslatma. Parasetamolning ishchi andoza namunasi (IAN) eritmasini tayyorlash.

0,04 g (aniq tortma) parasetamol xajmi 100 ml bo'lgan o'lchov kolbasida 60 ml suvda eritiladi, belgisigacha suv bilan etkaziladi va yaxshilab aralashtiriladi (A eritma) ishlatish muxlati-1 kun.

1 ml A eritma 50 ml gacha suv bilan suyultiriladi va yaxshilab aralashtiriladi. (B-eritma), B eritma yangi tayyorlangan xolda ishlatiladi.

Mikrobiologik tozaligi.

Tekshirish DF XI nashr, 2 qism, 193 betdagi usullarda olib boriladi.

Miqdoriy tahlil 0,045 g (aniq tortma) maydalangan tabletkalar xajmi 100 ml bo'lgan o'lchov kolbasida 60 ml suvda eritiladi, 10 minut aralashtiriladi, belgisigacha suv bilan etkaziladi va aralashtiriladi.

Tekshiruvlar natijasida olingan natijalarni taxlil qilish va hisoblash;

O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi;
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml i 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindrlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
- ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallash va idishlarni zararsizlantirish shart;

· kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralarni qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlami ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkafiga 110^0 - 140^0 C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Savollar, masala va misollar

1. Aromatik birikmalar tasniflanishi va tahlil usullarini tushuntirib bering.
2. Fenol DF bo'yich tahlili
3. Paratsetamol DF bo'yich tahlili
4. Timol DF bo'yich tahlili
5. Tetratsiklin DF bo'yich tahlili
6. Rezortsin DF bo'yich tahlili

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая химия /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ, Золоті сторінки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ «Золоті сторінки», 2001.

20-LABORATORIYA MASHG'ULOT: Aromatik karbon kislotalar va ularning tibbiyot amaliyotida qo'laniladigan hosilalari tahlili. Benzoy kislota, atsetilsalitsil kislota

Asosiy matn ma'ruzada keltirilgan

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....10 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa
3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 10 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....90 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 15 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting

tizimi boyicha baxolash 10 daqiqa

7. Uyga vazifa berish.....5 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Keys

Atsetilsalitsil kislota dori moddasi tahlil qilish uchun sifatni taminlash bulimiga kelib tushdi. Uning DF talabiga javob berishini isbotlang.

Keysni bajarish bosqichlari va topshiriqlar:

Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo'llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

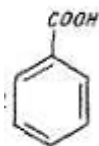
Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

Laboratoriya ishning maqsadi: Aromatik karbon kislotalar va ularning tibbiyot amaliyotida qo'llaniladigan hosilalari tahlilini o'rgatishdan iborat.

Mazmun va kutilayotgan natija: Aromatik karbon kislotalar va ularning tibbiyot amaliyotida qo'llaniladigan hosilalari tahlilini FS asosida olib borishi lozim.

Tadqiqot ob'ekti: Benzoy kislota, salitsil kislota
Laboratoriya ishning rejasi va aniqlash tartibi:

BENZOY KISLOTASI - ACIDIUM BENZOICUM



Tasvirlanishi: rangsiz ignasimon kristall yoki mayday kristall modda, qizdirilganda bug'lanadi, suv bug'i yordamida haydaladi.

Eruvchanligi: suvda kam eriydi, issiq suvda yengil eriydi, spirta, xloroformda, benzol va yog'larda eriydi.

Chinligi: 0,02g moddaning 1,5 ml 0,1M natriy gidroksid eritmasi benzoatlarga xos reaksiyani beradi.

Suyuqlanish harorati 122- 124° C

Eritmasining rangi va tiniqligi: 1g moddani 10 ml natriy karbonat eritmasida eritiladi, eritma tiniq va rangsiz bo'lishi kerak.

Xloridlar 1g moddani 20 ml suvda eritiladi, sovitilib issiq suv bilan yuvilgan kulsiz filtr qog'oz orqali hajmi 25ml o'lchov kolbasiga filtirlanadi. Cho'kma suv bilan yuviladi, filtrat hajmi suv bilan belgisigacha yitkaziladi. 10 ml filtrat xloridlarga xos tekshiruvga bardosh berishi kerak.

Sulfatlar: 1,5g moddani 15 ml suv bilan 1 daqiqa davomida chayqatilib filtrlanadi. 10 ml filtratdan sulfatlarga tahlil olib boriladi. Sulfatlar miqdori 0,01% oshmasligi kerak.

Ftal kislotsi: 0,5g modda 10 ml benzolda, 5-10 daqiqa davomida chayqatilganda erib ketishi kerak.

Qaytaruvchi moddalar 100 ml suv qaynatilib 1,5 ml sulfat kislota eritmasi va tomchilab 0,1M kaliy permanganat eritmasidan 30 daqiqa davomida o'chmaydigan qizil rang hosil bo'lguncha qo'shiladi. Hosil bo'lgan eritmaga

1g benzoy kislotsi qo'shiladi va 0,1m permanganat eritmasi bilan 15 soniya davomida o'chmaydigan rang hosil bo'lguncha titrlanadi. Bunda 0,1M kaliy permanganat eritmasining titrlash uchun ketgan hajmi 0.5 ml dan oshmasligi kerak.

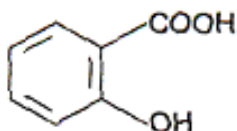
Sulfat kuli va og'ir metallar. 0,5g moddani kuydirilganda kuli kam bo'lib, tarkibidagi og'ir metallar tekshirilganida ularning miqdori 0,001% dan oshmasligi kerak.

Miqdori aniqlash. 0,2 atrofidagi (aniq tortma) moddani 20 ml fenolftalin bilan neytrallangan spirta eritilib, 0,1 M natriy gidroksidi eritmasi bilan qizil rang hosil bo'lguncha titrlanadi.

1ml 0,1M natriy gidroksidi eritmasi 0,01221g $C_7H_6O_2$ moddaga to'g'ri kelib, moddaning miqdori 99,5% kam bo'lmasligi kerak.

Saqlanishi. Og'zi mahkam berkitiladigan idishlarda saqlanadi. Antiseptik modda sifatida ishlatiladi.

SALITSIL KISLOTASI - ACIDUM SALICYLICUM



Tasvirlanishi. Oq mayda ignasimon kristall, yoki yingil kristall kukun, hidsiz. Suv bug'i yordamida haydaladi. Ehtiyotlik bilan qizdirilsa bug'lanadi.

Eruvchanligi. suvda kam, issiq suvda eriydi, spirt, efirda yaxshi eriydi, xloroformda qiyin eriydi.

Chinligi. 0,01 g moddani 10 ml suvda eritiladi va bir tomchi temir(III) xlorid eritmasi qo'shilsa, ko'k binafsha rang hosil bo'ladi. Eritmaga bir tomchi xlorid kislotsi qo'shilsa rang yuqoladi, sirka kislota eritmasi qo'shilsa rangi o'chmaydi.

0,1g preparatni 0,3g natriy nitrati bilan qizdirilsa fenol xidi seziladi.

1g modda 2ml koncentrlangan sulfat kislotasidan qo'shib qizdiriladi, ajralib chiqayotgan gazni ohakli suvdan o'tkazilsa loyqa hosil bo'ladi. Moddaning suvli eritmasi kislotali muhitga ega.

Suyuqlanish harorati. 158-161°C

Eritmaning rangi va tiniqligi. 0,5 g moddaning 10ml spirtida eritilganda, tiniq va rangsiz bo'lishi kerak.

Xloridlar. 1,5 moddani 30ml suv bilan 1 daqiqa davomida chayqatib filtirlanadi. 10ml filtratdan, xloridlarga xos tekshiruv olib boriladi, bunda xloridlar miqdori 0,04%dan oshmasligi kerak.

Sulfatlar. 10 ml filtratdan sulfatlarga xos tekshiruv olib boriladi, sulfatlar miqdori 0,02% dan oshmasligi kerak.

Organik moddalar. 0,5g moddani 5ml konsentrlangan sulfat kislotada eritiladi. Eritmaning rangi №5a rangidan oshmasligi kerak.

Rangli moddalar va fenol. 0,5g moddani 3-5 ml 25% spirtida eritiladi. Spirt uy haroratida o'chiriladi. Qoldiqni rangi oq bo'lishi kerak.

Oksi fenil. 0,5g moddani 10ml natriy karbonat eritmasida eritiladi. Eritma tiniq bo'lishi kerak. Eritmani teng hajmdagi efir bilan chayqatiladi, efir qismi ajratib olinadi va 10 ml suv bilan yuviladi. So'ngra efir o'chiriladi va qoldiq 50-60°C quritiladi. Quruq qoldiqning miqdori 0,1% dan oshmasligi kerak.

Sulfat kuli va og'ir metallar. 0,5g moddani sulfat kuli kam bo'lib, o'g'ir metallar tuzlarining miqdori 0,001% dan oshmasligi kerak.

Temir. 0,5g moddani sulfat kuli temirga xos reaksiyani bermasligi kerak.

Miqdorini aniqlash. 0,25g atrofidagi modda (aniq tortma) 15ml fenolftalin bilan neytrallangan spirtida eritiladi, shu indikator ishtirokida 0,1M natriy gidroksid bilan qizil ranga o'tguniga qadar titrlanadi.

1ml 0,1M natriy gidroksidi eritmasi 0,01381g salisil kislotasiga to'g'ri kelib, moddaning miqdori 99,5% dan kam bo'lmasligi kerak.

Saqlanishi. Og'zi mahkam berkitiladigan idishda, yorug'likdan ehtiyot qilgan holda saqlanadi. Antiseptik, keratolik modda.

Tekshiruvlar natijasida olingan natijalarni taxlil qilish va hisoblash;

O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi;
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml i 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindrlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
- ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallash va idishlarni zararsizlantirish shart;
- kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralari qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlami ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkaftida 110^0 - 140^0 C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Savollar, masala va misollar

1. Aromatik karbon kislotalar va ularning tibbiyot amaliyotida qo'laniladigan hosilalar tahlili izohlab bering.
2. Benzoy kislota dori moddasini DF bo'yicha tahlili
3. Salitsil kislota dori moddasini DF bo'yicha tahlili
4. Atsetilsalitsil kislota dori moddasini DF bo'yicha tahlili
5. Fenilsalitsilat dori moddasini DF bo'yicha tahlili

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая хімія /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Хархіе, НФаУ, Золоті сторінки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харюв, НФаУ «Золоті сторінки», 2001.

21-LABORATORIYA MASHG'ULOT Aromatik aminokislotalar va ularning hosilalari tahlili. Anestezin, novokain.

Asosiy matn ma'ruzada keltirilgann

Aromatik aminokislotalar va ularning hosilalari tahlili. Anestezin, novokain, novokainamid, dikain

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....10 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa
3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 10 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....90 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 15 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi boyicha baxolash 10 daqiqa
7. Uyga vazifa berish.....5 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Keys

Novokain dori moddasi tahlil qilish uchun sifatni taminlash bulimiga kelib tushdi. Uning DF talabiga javob berishini isbotlang.

Keysni bajarish bosqichlari va topshiriqlar:

Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo'llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

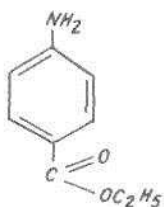
Laboratoriya ishning maqsadi: Aromatik aminokislotalar va ularning hosilalari tahlilini o'rgatishdan iborat.

Mazmun va kutilayotgan natija: Aromatik aminokislotalar va ularning hosilalari tahlilini FS asosida olib borishi lozim.

Tadqiqot ob'ekti: Anestezin, novokain

Laboratoriya ishning rejasi va aniqlash tartibi:

ANESTEZIN - ANESTIZINUM



$C_9H_{11}O_2$

M.m., 165,19

Tasvirlanishi. Oq kristall modda, xidsiz, bir oz achiq mazali. Tilga tekizilsa jansizlantirib quyadi.

Eruvchanligi. suvda kam eriydi, spirt, efir, xloroformda yaxshi eriydi, suyultirilgan xlorid kislota va moylarda erimaydi.

Chinligi. Modda birlamchi aromatik aminlarga xos reaksiya beradi. (ДФ X,743b.)

0,05g moddani 5ml natriy gidroksidi eritmasida qizdirib 0,1M yod eritmasidan qo'shilsa sariq rang hosil bo'lib, yodoform xidi keladi.

0,05g moddani 2ml suv va 5 tomchi xlorid kislotasida eritiladi, ustiga 2ml xloramin B eritmasidan solib 2-3 daqiqadan so'ng efir qo'shib chayqatilsa, efir qatlami qo'ng'ir rangga bo'yaladi.

Suyuqlanish harorati. 89-91,5⁰ C

Eritmaning rangi va tiniqligi. 1g modda 10 ml fenolftalein ishtirokida neytrallanganda spirtida eritilganda tiniq va rangsiz bo'lishi kerak.

Kislotaligi. Yuqoridagi eritmaga 3 tomchi fenolftalein qo'shiladi. So'ngra 0,1ml 0,05M natriy gidroksidi eritmasidan qo'shilsa qizil rang hosil bo'ladi.

Xloridlar. 1g moddaning 10ml spirtli eritmasi xloridlarga tekshiriladi. Xloridlar miqdori 0,002% dan oshmasligi kerak.

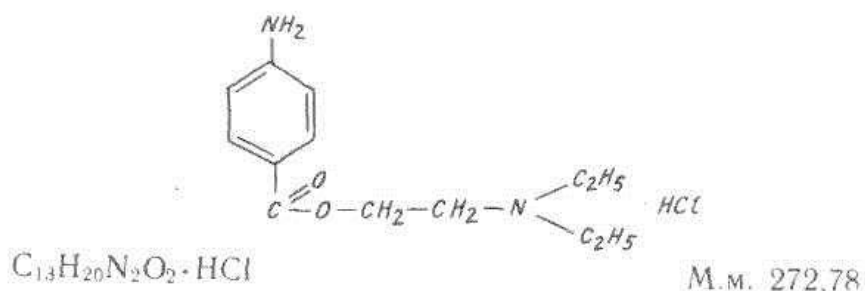
Organik moddalar. 0,5g moddani 5ml konsentrlangan sulfat kislotasida eritiladi. Eritmani rangi etalon № 5a dan yuqori bo'lmasligi kerak.

Miqdorini aniqlash. 0.2g atrofida(aniq tortma) preparat 10 ml suvda eritilib, 10ml suyultirilgan xlorid kislota eritmasidan qo'shib, <nitritometriya> maqolasi asosida tahlil olib boriladi. Ichki indikator sifatida netral qizili tropeolen 00 va metilen ko'ki aralashmasi olinadi.

1ml 0,1M natriy nitrat eritmasi 0,01652g anestizinga to'g'ri kelib, moddanning foiz miqdori 99,5% dan kam bo'lmasligi kerak.

Saqlanishi. Og'zi mahkam berkitiladigan idishda, yorug'likdan ehtiyot qilgan holda saqlanadi. Mahalliy og'riq qoldiruvchi modda.

NOVOKAIN - NOVOCAINUM



Tasvirlanishi. Rangsiz kristall yoki oq kristallsimon kukun, xidsiz achiq mazali. Tilga tekizilsa karax qilib quyadi.

Eruvchanligi: suvda, spirtida engil, xloroformda kam eriydi, efirda amalda erimaydi.

Chinligi: modda birlamchi aromatik aminlarga xos reaksiyani beradi. (ДФ X,743b.)

0,05g moddani 2ml suvda eritib 3 tomchi sulfat kislotasi eritmasi va 1ml 0,1M kaliy permanganat eritmasidan qo'shilsa, binafsha rang o'sha zahoti o'chadi (sovkaindan farqi.)

0,2 moddani 2ml suvda eritiladi va 0,5 ml natriy gidroksidi eritmasidan qo'shilsa rangsiz yo'g'simon cho'kma xosil bo'ladi.

Suyuqlanish harorati. 154-156°C

Eritmaning rangi va tiniqligi: 0,5g modda 5ml suvda eritilganda, eritma tiniq va rangsiz bo'lishi kerak.

Kislotaligi. Yuqoridagi eritmaga 1tomchi metil qizili indikatoridan tomizilsa qizil rang hosil bo'lib, 0,15 ml 0,05 M natriy gidroksidi eritmasidan qo'shilsa sariq ranga o'tadi.

Organik aralashmalar. 0,2g moddani 2ml konsentirlangan sulfat kislotasida eritiladi. Eritma rangsiz bo'lishi kerak.

0,5g moddani 5ml azot kislotadagi eritmasi ham rangsiz bo'lishi kerak.

Sulfat kuli va og'ir metallar. 0,5g moddani sulfat kuli 0,1% dan oshmasligi, og'ir metallarga reaksiya bermasligi kerak.

Miqdorini aniqlash. 0,3g atrofidagi (aniq tortma) moddani 10ml suvda va 10ml xlorid kislotasida eritiladi so'ngra <nitritometriya> maqolasi asosida tahlil qilinadi. Ichki indikator sifatida neytral qizili yoki tropeolen 00 va metilen ko'ki aralashmasi olinadi.

1ml 0,1M natriy nitrat eritmasi 0,02728g novokainga to'g'ri keladi. Moddaning foiz miqdori 99,5% dan kam bo'lmasligi kerak.

Saqlanishi. Qo'ng'ir idishlarda saqlanadi. Mahalliy og'riq qoldiruvchi.

Tekshiruvlar natijasida olingan natijalarni taxlil qilish va hisoblash;
O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi;
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml i 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindrlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;

- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
- ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallash va idishlarni zararsizlantirish shart;

· kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralarni qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlami ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkafiga 110^0 - 140^0 C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Savollar, masala va misollar

1. 0,3055 g novokainni miqdorini aniqlash uchun necha ml 0,1M nitrit natriydan sarf bo'lganini hisoblang, titrini va moddani % miqdorini hisoblab toping. (K=0,01)
2. 10,4853g levomitsetinni aniqlash uchun necha ml 0,1M nitrit natriydan sarf bo'lganini, titrini va % miqdorini hisoblab topib, reaksiya tenglamasini yozing. (K=0,997)
3. 0,02050 g anestezinni (m.o.165,19) titrlash uchun necha ml 0,1M nitrit natriy sarf bo'lganini hisoblab , modda miqdorini hisoblab topib, reaksiya tenglamasini yozing. (K=1,01, T=0,01652)
4. 0,3055 g novokainni miqdorini aniqlash uchun necha ml 0,1M nitrit natriydan sarf bo'lganini hisoblang, titrini va moddani % miqdorini hisoblab toping. (K=1,01; Mm-272,78)
5. 0,3055 g dikainni (m.o. 300,83) aniqlash uchun necha ml 0,1M nitrit natriydan sarf bo'lganini, moddani titrini va % miqdorini hisoblab topib, reaksiya tenglamasini yozing. (K=0,998).
6. 0,3055 g dikainni (m.o. 300,83) aniqlash uchun necha ml 0,1M nitrit natriydan sarf bo'lganini, moddani titrini va % miqdorini hisoblab topib, reaksiya tenglamasini yozing. (K=0,998).

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К.,

- Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая химия /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Хархє, НФаУ, Золоті сторіпки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харюв, НФаУ «Золоті сторіпки», 2001.

22- LABORATORIYA MASHG‘ULOT: Arilalkilaminlar, gidroksifenilalkilaminlar, nitrofenilalkilaminlar guruhiga kirgan dori moddalari tahlili. Levomitsetin

Asosiy matn ma’ruzada keltirilgan

Laboratoriya mashg‘ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o‘tkazish.....10 daqiqa
2. Og‘zaki so‘rov o‘tkazish (aqliy hujum usulini qo‘llab).....20 daqiqa
3. O‘qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 10 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....90 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 15 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o‘zlashtirishlarini reyting tizimi boyicha baxolash 10 daqiqa
7. Uyga vazifa berish.....5 daqiqa

O‘quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo‘icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko‘rish)

Baholash: o‘z-o‘zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Keys

Levomitsetin dori moddasi tahlil qilish uchun sifatni taminlash bulimiga kelib tushdi. Uning DF talabiga javob berishini isbotlang.

Keysni bajarish bosqichlari va topshiriqlar:

Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo‘llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

Laboratoriya ishning maqsadi: Arilalkilaminlar, gidroksifenilalkilaminlar, nitrofenilalkilaminlar guruhiga kirgan dori moddalari tahlilini o'rgatishdan iborat.

Mazmun va kutilayotgan natija: Arilalkilaminlar, gidroksifenilalkilaminlar, nitrofenilalkilaminlar guruhiga kirgan dori moddalari tahlilini FS asosida olib borishi lozim.

Tadqiqot ob'ekti: Levomitsetin eritmasi

Laboratoriya ishning rejasi va aniqlash tartibi:

Levomitsetin eritmasi 0,15; 0,2; 0,25% – 10,0

Chinligini aniqlash. 1. Bir necha tomchi eritmaga 4-5 ml 10% li natriy gidroksid eritmasidan qo'shib, qizdirilganda avval sariq, so'ngra qizil rang, keyin qizil rangdagi cho'kma hosil bo'lib, ammiakning hidi seziladi.

1. Bir necha tomchi eritmaga 2 ml suyultirilgan xlorid kislotasi, 0,1 g rux kukuni qo'shib suv hammomida 2-3 daqiqa qizdiriladi. So'ngra eritma sovutilib filtrlanadi va 0,5 ml 1% li natriy nitrit eritmasi va 2 ml β-naftolning ishqoriy eritmasidan qo'shilsa qizil rang hosil bo'ladi (azobo'yoq hosil bo'lish reaksiyasi).

Miqdori aniqlash. Nitritometrik usul. 2-3 ml eritmaga 1 ml konsentrlangan xlorid kislotasi va 0,25 g rux kukuni, yana 1 ml konsentrlangan xlorid kislotasi qo'shib, 15 daqiqadan so'ng filtrlanadi. Filtr qog'ozi va kolba 40 ml suv bilan yuvilib, asosiy filtratga qo'shiladi. Eritmaga 1 g kaliy bromidi, 2 tomchi tropeolin 00 va 1 tomchi metil ko'ki eritmasidan qo'shib, 0,02 mol/l natriy nitrit eritmasi bilan titrlanadi. 1 ml 0,02 mol/l natriy nitrat eritmasi 0,006462 g levomitsetinga mos keladi.

2. Spektrofotometrik usul. 100 ml hajmli o'lchov kolbasiga 1 ml eritmadan solinib, belgisigacha suv bilan suyultiriladi va 278 nm to'lqin uzunligida optik ko'rsatkichi aniqlanib, formula bo'yicha levomitsetinning miqdori hisoblanadi:

$$X = \frac{D * 100}{298 * l}$$

3. Fotoelektrokolorimetrik usul. 1 ml eritmaga 1 ml konsentrlangan xlorid kislotasi 0,1 g rux kukunidan qo'shib, 15 daqiqadan so'ng 25 ml hajmli o'lchov kolbasiga solinib, suv bilan belgisigacha suyultiriladi va filtrlanadi (A eritma).

0,5 ml A eritmaga 1 ml 0,1% li natriy nitrit eritmasi qo'shib, 3 daqiqadan so'ng suv bilan 8 ml gacha suyultirilib, 2 ml 1% li β-naftol eritmasidan qo'shiladi. 10 daqiqadan so'ng eritmaning optik ko'rsatkichi 364 nm to'lqin uzunligida 5 mm qalinlikdagi kyuvetada aniqlanadi.

Solishtiriluvchi eritma 1 ml 0,1% li natriy nitrit, 7 ml suv va 2 ml 1% li β-naftolning ishqoriy eritmasidan iborat.

Bir vaqtning o'zida 1,5 ml levomitsetinning standart eritmasiga yuqoridagi reaksiyani bajarib optik ko'rsatkichi aniqlanadi (0,00003 g). Levomitsetinning % miqdori quyidagi formula orqali hisoblanadi.

$$X = \frac{D * 0,00003 * 25 * 100}{D_0 * l * 0,5}$$

Levomitsetin standart eritmasini tayyorlash uchun 0,1000 g levomitsetin 100 ml hajmli o'lchov kolbasida eritiladi (A eritma), uning 10 ml ni yana 100 ml hajmli o'lchov kolbasida

suyultiriladi (B eritma). 5 ml B eritmaga 1 ml konsentrlangan xlorid kislota, 0,1 g rux kukuni qo'shib, 15 daqiqadan so'ng 25 ml hajmli kolbaga o'tkazilib, belgisigacha suyultiriladi va filtrlanadi.

1 ml standart eritma 0,00002 g levomitsetinning qaytarilgan shaklini saqlaydi.

Tekshiruvlar natijasida olingan natijalarni taxlil qilish va hisoblash;

O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi;
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml i 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindrlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
- ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallash va idishlarni zararsizlantirish shart;
- kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralari qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlami ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkafiga 110⁰-140⁰ C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Savollar, masala va misollar

1. Arilalkilaminlar guruhiga kirgan dori moddalari tahlili.
2. Hidroksifenilalkilaminlar guruhiga kirgan dori moddalari tahlili.
3. Nitrofenilalkilaminlar guruhiga kirgan dori moddalari tahlili.
6. Levomitsetin dori moddasini DF bo'yicha tahlili
7. Adrenalin gidrotartrat dori moddasini DF bo'yicha tahlili
8. Noradrenalin gidrotartrat dori moddasini DF bo'yicha tahlili

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая хімія /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ, Золоті сторінки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ «Золоті сторінки», 2001.

23- LABORATORIYA MASHG'ULOT: Benzolsulfanilamidlar guruhi va ularning hosilalari tahlili. Streptotsid, norsulfazol, ftalazol, sulgin, etazol.

Asosiy matn ma'ruzada keltirilgann

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....10 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa
3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 10 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....90 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 15 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi boyicha baxolash 10 daqiqa
7. Uyga vazifa berish.....5 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic tehnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Keys

Ftalazol dori moddasi tahlil qilish uchun sifatni taminlash bulimiga kelib tushdi. Uning DF talabiga javob berishini isbotlang.

Keysni bajarish bosqichlari va topshiriqlar:

Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo'llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

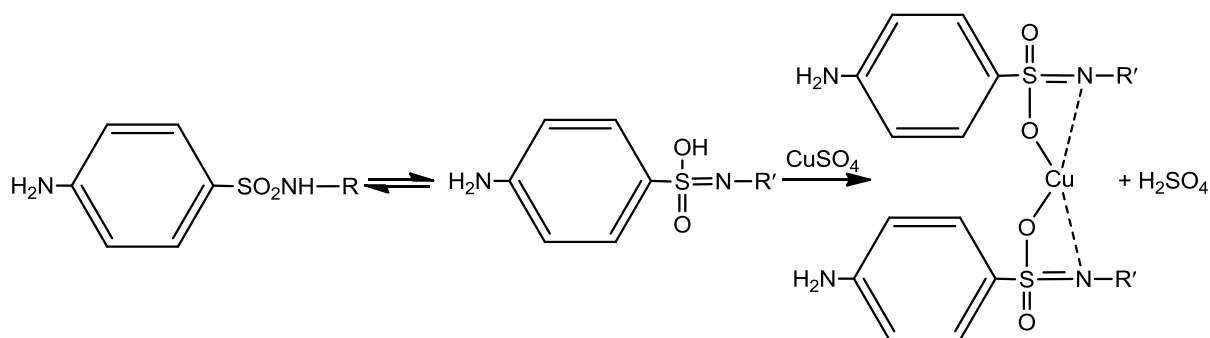
Laboratoriya ishning maqsadi: Benzolsulfanilamidlar guruhi va ularning hosilalari tahlilini o'rgatishdan iborat.

Mazmun va kutilayotgan natija: Benzolsulfanilamidlar guruhi va ularning hosilalari tahlilini FS asosida olib borishi lozim.

Tadqiqot ob'ekti: Streptotsid, norsulfazol, ftalazol, sulgin, etazol

Laboratoriya ishning rejasi va aniqlash tartibi:

- Sulfanilamidlardagi aromatik amin guruhi uchun azobo'yoq hosil qilish reaksiyasi va aldegidlar bilan kislotali sharoitda Shiff asosi hosil bo'lishi kabi sifat reaksiyalari xos.**



Aniqlash tartibi:

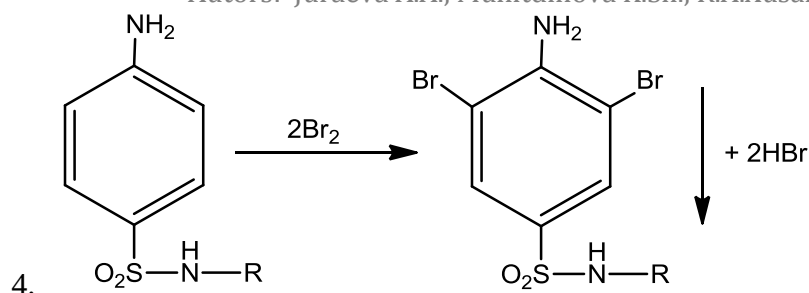
0,1 g sulfanilamid guruhiga kirgan dori moddasi 3 ml 0,1 mol/l li natriy gidroksid eritmasi solib chayqatilgach filtrlanadi. Filtrat 3 qismga bo'linib, birinchisiga - temir (III) xlorid, ikkinchisiga

— kobalt (II) xlorid va uchinchisiga - mis (II) sulfat eritmalaridan 2—3 tomchi tomizilganda, rangli eritmalar hosil bo'ladi.

2. Sulfanilamid preparatlarining og'ir metal tuzlari bilan hosil qiladigan rangli birikmalari

Preparatning nomi	Reaktivlar va reaksivaning natijasi		
	Mis (II) sulfat eritmasi	Kobalt xlorid eritmasi	Vodorod peroksid va temir (III) xlorid eritmasi
Streplotsid	Och-yashil va bir oz havo rangli cho'kma	Ko'kimtir havo rangli cho'kma	Qo'ng'ir cho'kmaga o'tuvchi to'q-qizil rangli modda
Eruvchan streplotsid	-	-	-
Urosulfan	Och-yashil rangli cho'kma	-	Tezda qo'ng'ir cho'kmaga o'tib ketuvchi qizil-jigar rangli birikma
Sulgin	-	-	Sekin-asta qo'ng'ir cho'kmaga o'tib ketuvchi qizil-jigar rangli birikma
Sulfatsil-natriy	Yashil-havo rangli cho'kma	-	Qo'ng'ir rangga o'tib ketuvchi qizil rangli birikma
Norsulfazol	Hira binafsha rangli cho'kma	Och-binafsha rangli cho'kma	Qo'ng'ir rangli birikma
Etazol	Qora rangga o'tib ketuvchi yashil rangli cho'kma	Oq cho'kma	Qo'ng'ir rangli birikma
Sulfazin	Biroz turishi natijasida liira binafsha rangga o'tib ketuvchi yashil cho'kma	Och-binafsha rangli cho'kma	Och-jigar rangli birikma
Sulfadimezin	Tezda qovoq rangga o'tib ketuvchi sarg'ish-yashil cho'kma	Qizg'ish och-binafsha rangli cho'kma	Qo'ng'ir rangli cho'kma
Sulfapiridazin	O't-yashil rangli cho'kma	Pushti rangli cho'kma	Cho'kma va eritma yashil-qo'ng'ir rangga bo'yaladi
Sulfamonometoksin	Yashil rangli cho'kma	Pushti rangli cho'kma	Sarg'implir-pushti rangli birikma
Sulfadimetoksin	Yashil cho'kma	Och-binafsha rangli cho'kma	Och jigar rangli birikma
Sulfalen	Yashil-havo rangga o'tib ketuvchi hira yashilroq cho'kma	Oq-cho'kma	Qo'ng'ir rangli birikma
Salazodimetoksin	Yashil sarg'imtir cho'kma	-	-

3. Sulfanilamidlardagi amin guruhi birinchi tur o'rinbosari bo'lganligi uchun ortoholatdagi vodorod atomlarining qo'zg'aluvchanligini oshirib, ularning osonlik bilan galogenlarga almashinishiga sabab bo'ladi. Natijada suvda kam eriydigan oq rangli cho'kmalar hosil bo'ladi.



Aniqlash tartibi:

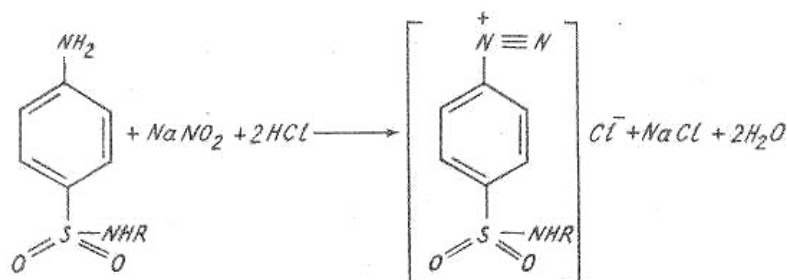
0,1 g sulfadimezinga 3 ml 0,1 mol/l natriy gidroksid eritmasi qo'shib chayqatilgach filtrlanadi. Filtratga tomchilab 1 ml bromli suv tomizilsa, oq rangli cho'kma hosil bo'ladi.

4. Sulfanilamid guruh dori moddalarning chinligini termik parchalanish reaksiyasi orqali ham aniqlash mumkin. Dori modda quruq probirkaga solib qizdirilsa, rangli qotishma hosil bo'lib, o'ziga xos hidga ega bo'lgan ammiak, vodorod sulfid, anilin kabi moddalar ham ajralib chiqadi.

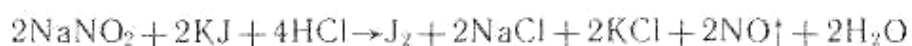
Aniqlash tartibi:

0,1 g streptotsid quruq probirkaga solinib, gaz alangasida qizdirilsa, ko'k-binafsha rangli qotishma hosil bo'lib, ammiak va anilinning hidi seziladi.

5. Sulfanilamidlarni miqdorini aniqlash



Nitritometrik usul bo'yicha aniqlashda ma'lum miqdordagi preparatning suyultirilgan xlorid yoki sulfat kislotadagi eritmasi kaliy bromid ishtirokida natriy nitritning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi. Reaksiyaning ekvivalent nuqtasini belgilashda sirtqi indikator sifatida yodkraxmal qog'ozi yoki ichki indikatorlardan tropeolin 00, neytral qizil, shuningdek tropeolin 00 bilan metil ko'ki aralashmasidan foydalaniladi. Sirtqi indikator ishlatilganda suyuqlikka botirib olingan shisha tayoqchasi yodkraxmal qog'oziga tegiziladi. Undagi kaliy yodiddan erkin yod ajralib chiqadi va qog'ozdagi kraxmalni ko'k rangga bo'yaydi.



C₄-holatidagi amin guruhi biror kislota qoldig'i yoki boshqa o'rinbosar bilan «qurshovlangan» preparatlarni, jumladan eruvchan streptotsidni nitritometriya usuli bo'yicha aniqlashda, avval uni suyultirilgan xlorid yoki sulfat kislota bilan qizdirish yordamida gidrolizlab, so'ngra natriy nitrit bilan titrlanadi.

Tekshiruvlar natijasida olingan natijalarni taxlil qilish va hisoblash;

O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi;
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml i 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindrlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
- ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallashtirish va idishlarni zararsizlantirish shart;
- kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovina to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralari qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlami ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkafida 110⁰-140⁰ C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Savollar, masala va misollar

1. Benzolsulfanilamidlar guruhi va ularning hosilalari tahlili mohiyatini tushuntiring
2. Streptotsid dori moddasini DF bo'yicha tahlili
3. Norsulfazol dori moddasini DF bo'yicha tahlili
4. Ftalazol dori moddasini DF bo'yicha tahlili
5. Sulgin dori moddasini DF bo'yicha tahlili
6. Etazol dori moddasini DF bo'yicha tahlili.

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа.

- Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
 5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voris- nashriyot", 2011 y.
 6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
 7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
 8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
 9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
 10. Фармацевтическая химія /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ, Золоті сторінки, 2002.
 11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ «Золоті сторінки», 2001.

24- LABORATORIYA MASHG'ULOT: Diuretik va antiseptic xususiyatli benzolsulfanilamidlar tahlili. Furosemid, pantosid, xloramin B.

Asosiy matn ma'ruzada keltirilgann

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....10 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa
3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 10 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....90 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 15 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi boyicha baxolash 10 daqiqa
7. Uyga vazifa berish.....5 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Keys

Furosemid dori moddasi tahlil qilish uchun sifatni taminlash bulimiga kelib tushdi. Uning DF talabiga javob berishini isbotlang.

Keysni bajarish bosqichlari va topshiriqlar:

Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo‘llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo‘llari

Laboratoriya ishning maqsadi: Diuretik va antiseptic xususiyatli benzolsulfanilamidlar tahlilini o‘rgatishdan iborat.

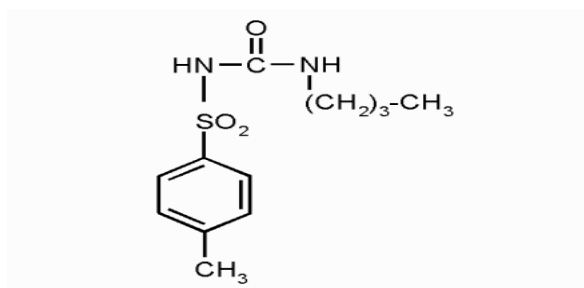
Mazmun va kutilayotgan natija: Diuretik va antiseptic xususiyatli benzolsulfanilamidlar tahlilini FS asosida olib borishi lozim.

Tadqiqot ob’ekti: Butamid, xlorpropamid

Laboratoriya ishning rejasi va aniqlash tartibi:

Butamid (Butamidum)

N-(p-metilbenzolsulfonil) – N’- n-butilmochevina



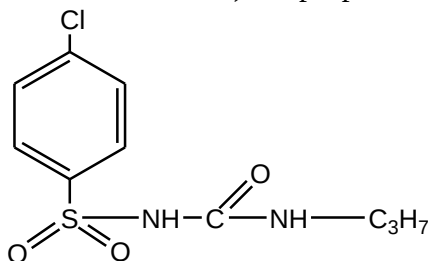
$C_{12}H_{18}N_2O_3S$

M.m. 270.35

Butamid hidsiz, oq kristall kukun, suvda deyarli erimaydi, 95% li spirtida eriydi, aseton va xloroformda yengil eriydi, efirda esa kam eriydi. U 126-130° C haroratda suyuqlanadi.

Xlorpropamid (Chlorpropamidum)

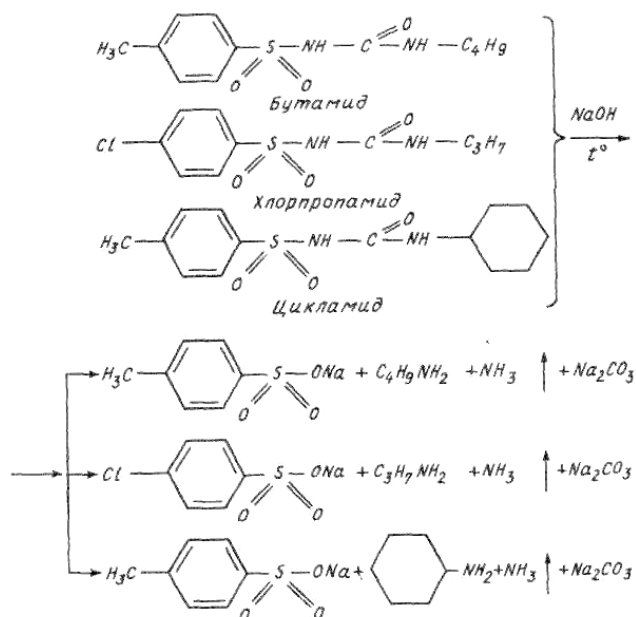
N- (p-xlorbenzolsulfonil)-N’-propilmochevina



Xlorpropamid hidsiz, oq kristall kukun, suvda erimaydi, 95% spirt, xloroform, aseton va benzolda eriydi, efirda esa erimaydi. U 126-130° C haroratda suyuqlanadi.

Bukarban oq kristall kukun, suvda deyarli erimaydi, 95% li spirtida, suyultirilgan kislota va ishqorlarda eriydi.

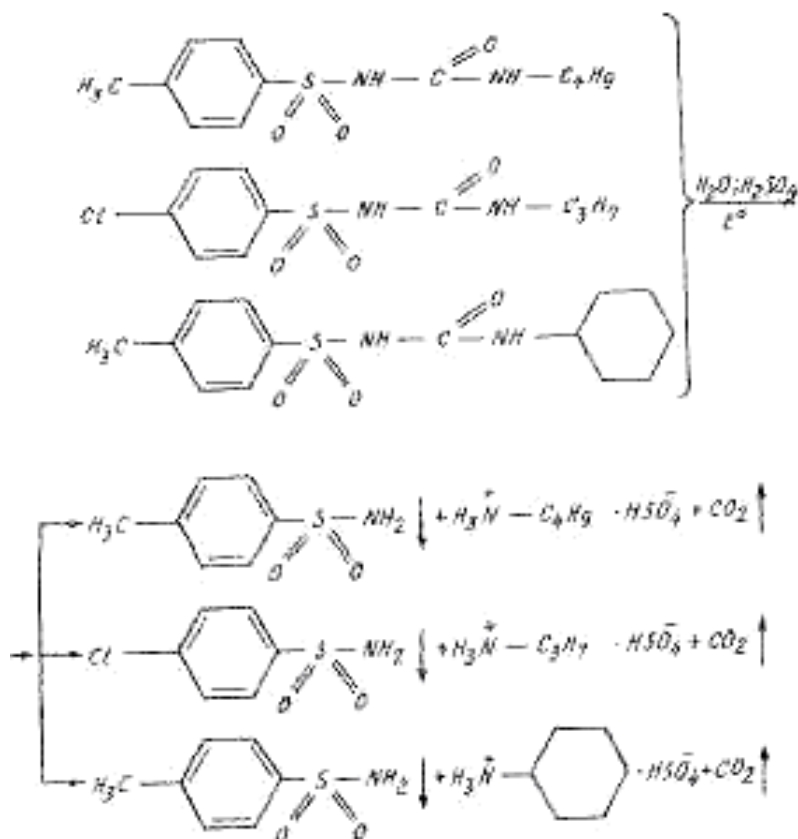
Butamid, xlorpropamid, siklamid glibenklamid va ukarbanning chinligi quyidagi umumiy reaksiyalar yordamida aniqlanadi: ularni natriy yoki kaliy gidroksid eritmasibilan qaynatilganda ammiak va turli aminlar (butilamin, propilamin, siklogeksilamin) ajralib chiqadi. Ularni hididan yoki ammiakni suv bilan ho'llangan qizil lakmus qog'ozini ko'k rangga bo'yashidan bilinadi.



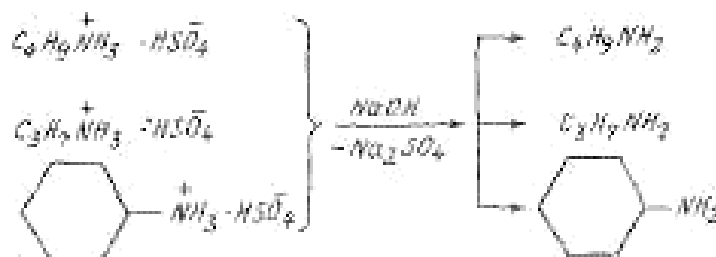
Ushbu reaksiya bo'yicha bukarban, butamidga o'xshash butilamin va ammiak, glibenklamid esa siklamid kabi siklogeksilamin bilan ammiak ajratib chiqaradi.

Yuqorida nomi keltirilgann diabetga qarshi barcha dori moddalari tarkibidagi organik birikkan oltingugurtni, xlorpropamid va glibenklamidlarda esa organik birikkan xlorini aniqlanadi. Buning uchun ularni odatdagicha kaliy va natriy karbonat hamda kaliy nitratdan iborat aralashma bilan aralashtirgan holda chinni idishchalarda yuqori haroratda kuydirib parchalanadi. So'ngra idishdagi qoldiqni eritib, undagi sulfat ionini xlorid kislota muhitida bariy sulfat holida, xlor ionini esa eritmaning boshqa bir qismidan nitrat kislota muhitida kumush xlorid holida ch'ktirib aniqlanadi. Preparatlardagi organik birikkan oltingugurt va xlorini Davlat farmakopeyasi (XI nashr II qism) bo'yicha kislorod atmosferasida kuydirish orqali parchalab aniqlash mumkin.

Butamid, siklamid va xlorpropamidlarni 50% li sulfat kislota eritmasi bilan ma'lum vaqtgacha qaynatib gidrolizlantirilsa, butamid va siklaid p- toluolsulfamid, xlorpropamid esa p-xlorbenzolsulfamid ajratib chiqaradi. So'ngra ularni muz usida sovitish yordamidakristall holida cho'ktirib olinadi va suyuqlanish harorati tekshirib ko'riladi. p- toluolsulfamid 135-138° C haroratda p-xlorbenzolsulfamid esa 143-144° C da suyuqlanishi lozim.

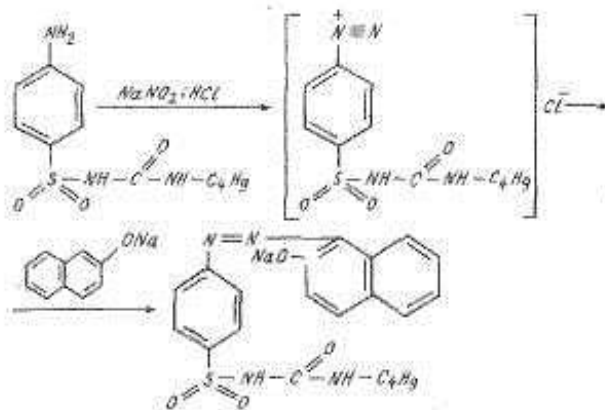


Cho'kma ajratib olingan suyuqlikka natriy giroksid eritmasi qo'shilganda butilamin, siklogeksamin va xlorpropaminning o'ziga xos hidi keladi.



Glibenklamidning chinligini aniqlashda spektrofotometrik usuldan ham foydalanish tavsiya qilinadi. Uninig spirtdag eritmasi 274 va 310 nm to'liq uzunlik sohasida maksimum nur yutish ko'rsatkichiga ega. Glibenklamidning chinligi yupqa qatlami xromatografiya usuli bo'yicha, uni asetondagi eritmasini maxsus tayyorlangan standart eritma bilan taqqoslab aniqlanadi. Preparatning xromatogrammasini olishda erituvchi sifatida aseton bilan geksandan iborat aralashma ishlatiladi. Xromatogrammani ochishda konsentrlangan perxlorat kislotasidan foydalaniladi. Uni purkab quritgandan so'ng xromatogrammada hosil bo'lgan dog' ultrabinafsha nur oqimida havo ranglanib tovlanadi.

Bukarbanni chinliginianiqlashda undagi aromatik aminoguruh bo'yicha qizil rangli azobo'yoq hosil qilish reaksiyasidan foydalaniladi. Bu reaksiya bilan bukarban boshqa alkilureidbenzolsulfokislota guruhiga kiruvchi preparatlardan farqlanadi.



Bukarbanni chinligini yana spektrofotometrik usul bo'yicha ham aniqlash mumkin. U 268 nm to'liq uzunligida maksimum nur yutish ko'rsatkichiga ega.

Butanid, xlorpropamid va siklamidlarning miqdorini neytrallash usuli bo'yicha aniqlanadi. Bunda preparatlarning spirtidagi eritmasi timolftalein ishtirokida quyidagi umumiy kimyoviy tenglama bo'yicha havo rangga o'tgunga qadar, natriy gidroksidning 0.1 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.

Tekshiruvlar natijasida olingan natijalarni taxlil qilish va hisoblash;
 O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi;
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml i 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindrlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
- ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallash va idishlarni zararsizlantirish shart;
- kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralari qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlam ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkafida 110^0 - 140^0 C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Savollar, masala va misollar

1. Diuretik va antiseptic xususiyatli benzolsulfanilamidlar tahlilini tishuntiring
2. Furosemid dori moddasini DF bo'yicha tahlili
3. Pantosid dori moddasini DF bo'yicha tahlili
4. Xloramin B. dori moddasini DF bo'yicha tahlili

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая хімія /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ, Золоті сторінки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ «Золоті сторінки», 2001.

25- LABORATORIYA MASHG'ULOT: Geterotsiklik birikmalar. Nitrofuran guruhiga kiruvchi dori vositalari tahlili. Furadonin, furazolidon.

Asosiy matn ma'ruzada keltirilgann

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....10 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa
3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 10 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....90 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 15 daqiqa

6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting

tizimi boyicha baxolash 10 daqiqa

7. Uyga vazifa berish.....5 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Keys

Furadonin dori moddasi tahlil qilish uchun sifatni taminlash bulimiga kelib tushdi. Uning DF talabiga javob berishini isbotlang.

Keysni bajarish bosqichlari va topshiriqlar:

Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo'llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

Laboratoriya ishning maqsadi: Geterotsiklik birikmalar. Nitrofuran guruhiga kiruvchi dori vositalari tahlilini o'rgatishdan iborat.

Mazmun va kutilayotgan natija: Geterotsiklik birikmalar. Nitrofuran guruhiga kiruvchi dori vositalari tahlili. Furadonin, furazolidon, furatsilin tahlilini FS asosida olib borishi lozim.

Tadqiqot ob'ekti: Furacillin, furadonin, furazolidon**Laboratoriya ishning rejasi va aniqlash tartibi:****Tasvirlanishi.**

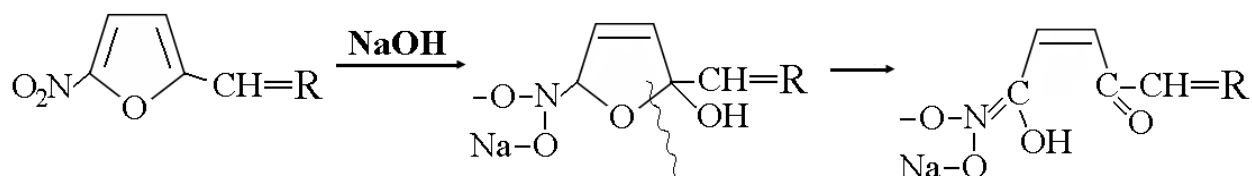
Furatsilin hidsiz, taxir mazali, sarik yoki biroz yashilrok-sarik mayda kristallik kukun, suvda juda kam (1:5000), 95% li spirtida kam; efirda deyarli erimaydi; ishqor eritmasida eriydi.

Furazolidon hidsiz, biroz taxirrok, sarik yoki yashilrok-sarik kukun, suvda va efirda erimaydi, spirtida juda kam eriydi.

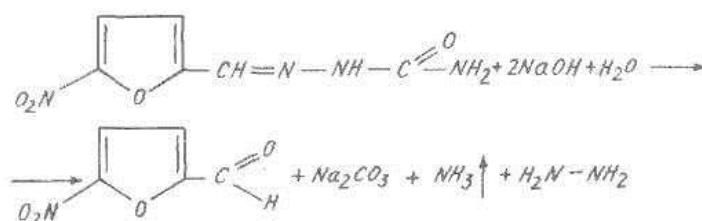
Furadonin hidsiz, taxir mazali, sarik yoki to'k sarik kristall kukun, suv va spirtida kam eriydi.

CHingini aniklash. 1. Ishkor eritmalari ta'sirida rangli birikmalar hosil bo'lish reaksiyasi.

Preparatlarning barchasining rangi, natriy gidroksid eritmasi ta'sirida to'klanib, qizil, to'k sariq, jigir va qo'ng'ir rangga o'tadi. Ishqor ta'sirida ularda rang o'zgarishi furan halqasining «ochilib» ketishi va undagi nitroguruhning psevdonitro shaklida tuz hosil qilishi hisobiga deb tushuntiriladi.

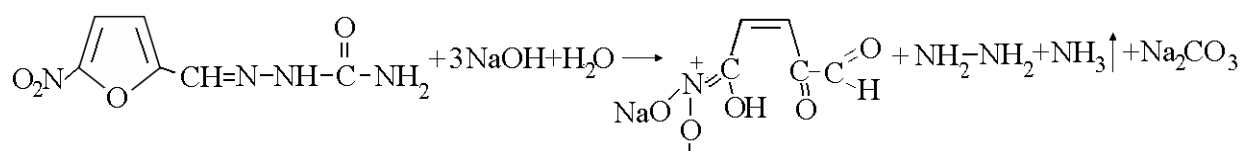


2. Furatsilin molekulasida semikarbazid qoldig'i borligi uchun uni natriy gidroksid eritmasi bilan kizdirganda ammiak ajratib chiqaradi. Uni hididan yoki suv bilan ho'llangan qizil lakmus qog'ozini ko'k rangga bo'yalishidan bilinadi.



Furatsilin ushbu reaksiya bo'yicha furazolidon, furadonin va furaginlardan farqlanadi.

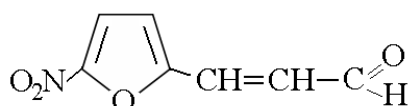
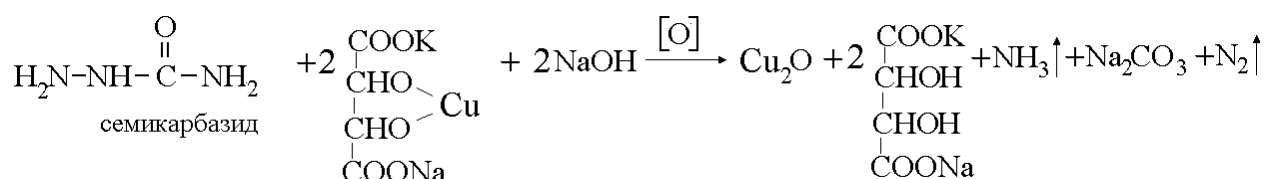
Aslida bu reaksiya quyidagi tartibda ketsa kerak.



3. 5- nitrofuran qator preparatlarni atseton yoki dimetilformamiddagi eritmalarining kaliy gidroksidning spirtidagi eritmasi bilan turli rangli birikmalar hosil qilishidan ularning chinligini aniqlashda keng foydalaniladi.

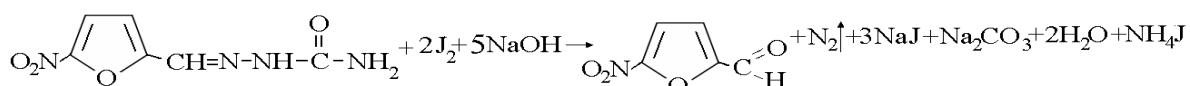
Tozaligini aniklash.

Bu erda ko'rilayotgan preparatlarning tozaligini chuqur tekshirishga juda katta ahamiyat beriladi. Ularning tarkibida yot modda sifatida xlorid, sulfat, og'ir metall, margimush va boshqa ionlar bor-yo'qligi tekshirib ko'riladi. Furatsilin tarkibiga yot modda sifatida uning sintezida ishlatiladigan semikarbazid qo'shib qolgan bo'lishi ham mumkin. Uni aniqlash uchun preparatni suv bilan chayqatib filtrlanadi. Filtratga Feling suyuqligi qo'shib, qaynaguncha qizdiriladi. Bunda qizil cho'kma holda mis I oksid hosil bo'lmasligi kerak. Aks holda preparat tarkibida yot modda semikarbazid borligini bildiradi.

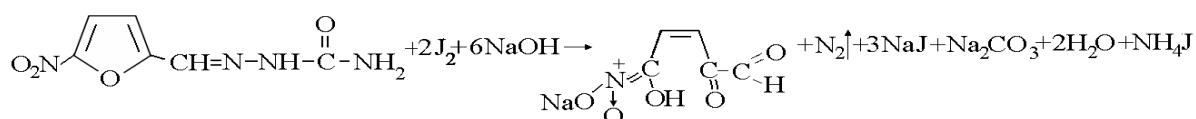


Furazolidonni tarkibida yuqorida ko'rsatib o'tilgan yot moddalardan tashkari, benzoy aldegid va atsetat kislotasiga xos reaksiya qilib ko'riladi. Buning uchun preparatga suyultirilgan sulfat kislota qo'shib qizdirilganda, benzoy aldegid yoki sirka kislota hidi kelmasligi kerak. Furaginning tarkibida ko'shimcha yot modda sifatida 5- nitrofurilakroleinni tekshirib ko'riladi. Preparatni benzol bilan chayqatib filtrlanadi. So'ngra filtratga kaliy gidroksidning spirtidagi eritmasi qo'shilganda, qo'ng'ir rang hosil bo'lmasligi kerak.

Davlat farmakopeyasi furatsilinni yodometrik usul bo'yicha aniqlashni tavsiya qiladi. Buning uchun ma'lum miqdordagi preparat eritmasiga aniq hajmda yodning 0,01 mol/l eritmasidan ortiqcha va ma'lum hajmda natriy gidroksid eritmasi qo'shiladi. Suyuqlikka 1—2 minutdan so'ng xlorid kislota qo'shiladi va reaksiyaga kirishmay qolgan yodning ortiqchasi kraxmal indikator ishtirokida natriy tiosulfatning 0,01 mol/l eritmasi bilan titrlanadi.



ёки



Suyuqlikdagi yodning ortiqchasi natriy gidroksid bilan o'zaro reaksiyaga kirishgan holda natriy gipoyodid tuzi shaklida bo'ladi.



SHuning uchun ham aralashmaga suyultirilgan xlorid kislota ta'sir ettirib, so'ngra ajralib chiqqan erkin yodni natriy tiosulfat eritmasi bilan titrlanadi.



$$X = \frac{(V_n - V_u) \cdot T \cdot K \cdot 500 \cdot 100}{a \cdot 5}; \quad \vartheta = \frac{M}{4};$$

Furadonin va furazolidonning miqdori Davlat farmakopeyasi talabiga ko'ra fotokolorimetrik usul bo'yicha aniqlanadi. Bu usul preparatlarning ishqorlar ta'sirida hosil qiladigan rangli birikmalarining optik zichligini o'lchab aniqlashga asoslangan. Masalan, furadoninni natriy gidroksid eritmasi ta'sirida to'q qizil rang, furazolidonni esa dimetilformamidagi eritmasi kaliy gidroksidning spirtidagi eritmasi bilan binafsha rang hosil qilishidan foydalaniladi. Furatsilinni ham natriy gidroksid eritmasi bilan to'q sariq rangli birikma hosil qilishidan foydalanib, fotokolorimetrik usulda aniqlash mumkin. SHuningdek furadoninning miqdorini suvsiz muhitda kislota-asos titrlash usuli bo'yicha ham aniqlash mumkin. Bunda, uning dimetilformamid va dioksan aralashmasidagi eritmasi timol ko'ki indikator ishtirokida natriy metilatning 0,1 mol/l eritmasi bilan titrlab aniqlanadi.

Tekshiruvlar natijasida olingan natijalarni taxlil qilish va hisoblash;
O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi;
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml i 500 ml li o'lov kolbalar;
- probirkalar, silindrlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalar va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
- ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallash va idishlarni zararsizlantirish shart;

· kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralari qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlam ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkalida 110⁰-140⁰ C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Savollar, masala va misollar

1. Geterotsiklik birikmalar. Nitrofuran guruhiga kiruvchi dori vositalari tahlili mohiyati.
2. Furadonin dori moddasini DF bo'yicha tahlili
3. Furazolidon dori moddasini DF bo'yicha tahlili
4. Furatsilin dori moddasini DF bo'yicha tahlili

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.

6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтичеська хімія /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ, Золоті сторінки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ «Золоті сторінки», 2001.

26- LABORATORIYA MASHG'ULOT: Fenilxroman qator dori moddalar tahlili. Rutin, kvertsetin.

Asosiy matn ma'ruzada keltirilgann

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....10 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa
3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 10 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....90 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 15 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi boyicha baxolash 10 daqiqa
7. Uyga vazifa berish.....5 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Keys

Rutin dori moddasi tahlil qilish uchun sifatni taminlash bulimiga kelib tushdi. Uning DF talabiga javob berishini isbotlang.

Keysni bajarish bosqichlari va topshiriqlar:

Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo'llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

Laboratoriya ishning maqsadi: Fenilxroman qator dori moddalar tahlilini o'rgatishdan iborat.

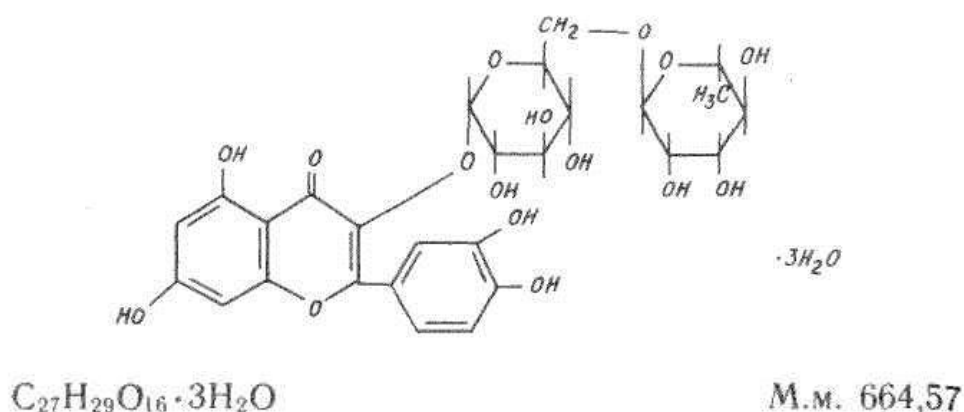
Mazmun va kutilayotgan natija: Fenilxroman qator dori moddalar tahlili. Rutin, kvartetsetin. tahlilini FS asosida olib borishi lozim.

Tadqiqot ob'ekti: Rutin

Laboratoriya ishning rejasi va aniqlash tartibi:

Rutinum

3-рамногогликозил- 3,5,7,3',4'- пентаоксифлавонон

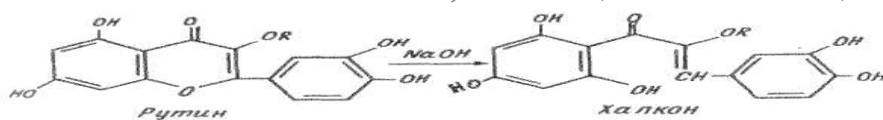


Tasvirlanishi: Rutin sof holda sarg'ish-yashil, mayda kristall kukun, xidsiz va mazasiz

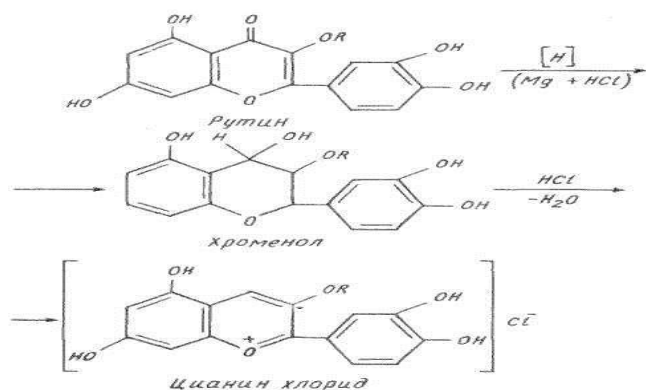
Eruvchanligi: spirta qiyin eriydi, suyultirilgan ishqorlarda eriydi, suv, efir, xloroform va benzolda erimaydi. U 183-194°S haroratda suyuqlanadi.

Chinligi: 1 preparatni 100 ml 0.5 %li xlorid kislotada qaynatamiz va filtrlaymiz. 5ml filrtatga 0.3 ml NaOH va 3 ml feling reaktivi qo'shamiz: Qaynatganda aralashmada qizil cho'kma xosil bo'ladi.

5 mg preparatni 5 ml 1n li natriy ishqorda eritamiz: sarg'ish zangori rang xosil bo'ladi.



0.02gr preparatni 5 ml 95% li qaynoq spirtda eritamiz, bir necha tomchi konsentrlangan xlorid kislota qo'shamiz va 0.05gr magniy kukini yoki magniy qirindisi qo'shamiz: asta sekin eritma qizil rangga bo'yaladi.



Nur yutish ko'rsatkichi: 0.002 %li preparat eritmasi absolyut spirt bilan spektrofotometrning 1 sm li qalinlikdagi kyuvetada o'lchanganda maksimum nur yutish to'lqin uzunligi 259 nm va 362.5nm

Miqdori: 0,01 (a.t) rutin 100 ml li o'lchov kolbasiga solinadi va 60 ml toza suvda suv xommomida to'liq erib ketguncha eritiladi. so'ngra eritma sovutilib, o'lchov kolbasining belgisigacha suv bilan etkiziladi(A).

Tayyor A eritmadan 4 ml olib 25 ml o'lchov kolbasiga solinadi. Ustiga 1 tomchi suyultirilgan sirka kislota qo'shib belgisigacha suv bilan etkaziladi. Tayyorlangan eritmaning optic zichligi 350 nm to'lqin uzunligida qalinligi 10 mm bo'lgan kyuvetalarda o'lchanadi.(SF) taqqoslash uchun toza suv ishlatiladi. Quyidagi formula orqali rutinni foiz miqdori xisoblab topiladi.

Tekshiruvlar natijasida olingan natijalarni taxlil qilish va hisoblash;
O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi;
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml i 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindrlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
- ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallashtirish va idishlarni zararsizlantirish shart;

· kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralarini qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlami ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkafida 110⁰-140⁰ C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Savollar, masala va misollar

1. Fenilxroman qator dori moddalar tahlili mohiyatini tushuntiring
2. Rutin dori moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering
3. SF usulini kvertsetin tahlilida qo'llanilishini izohlang.

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Vorish- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая хімія /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Хархіе, НФаУ, Золоті сторіпки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харюв, НФаУ «Золоті сторіпки», 2001.

27- LABORATORIYA MASHG'ULOT: Pirazol hosilalari tahlili. Analgin metronidazol

Asosiy matn ma'ruzada keltirilgann

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....10 daqiqa

2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa
3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 10 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....90 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 15 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi boyicha baxolash 10 daqiqa
7. Uyga vazifa berish.....5 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Keys

Metronidazol evomitsetin dori moddasi tahlil qilish uchun sifatni taminlash bulimiga kelib tushdi. Uning DF talabiga javob berishini isbotlang.

Keysni bajarish bosqichlari va topshiriqlar:

Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo'llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

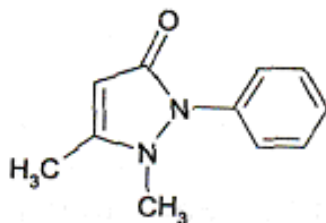
Laboratoriya ishning maqsadi: Pirazol hosilalari tahlilini o'rgatishdan iborat.

Mazmun va kutilayotgan natija: Pirazol hosilalari tahlili. Antipirin, amidopirin, butadion, metronidazol tahlilini FS asosida olib borishi lozim.

Tadqiqot ob'ekti: Amidopirin

Laboratoriya ishning rejasi va aniqlash tartibi:

Amidopirin



Tasvirlanishi. Oq kristall, xidsiz, achchiqroy ta'mli

Eruvchanligi. Sekin eriydi 20 q suvda. Eruvchan 2q 95% spirtida, xloroform, efirda oson eriydi.

Chinligi. 2ml moddaga 2 tomchi temirp xlorid yo'shiladi: boshlang'ich ko'k rang tezda yokolib ketadi, keyinchalik jigarrang cho'kma xosil bo'ladi. Eritmamizga bir necha tomchi xlorid kislota tomizsak yo'k binafsha ranga bo'yaladi

Suyuqlanish harorati. 107-109°C 2 daqiqa mobaynida haroratni ko'tariladi

Rangliligi. (1:25) eritma yorqin bo'lishi kerak bromtimol yo'k bilan ko'k- yashil rang berishi kerak va fenoltalein bilan pushti rang bermasligi kerak.

Xloridlar. 6 ml eritmaga 1 ml suyultirilgan nitrat kislota bilan xloridlarga xos reaksiya bermasligi kerak

Aminoantipirin. 1 gr moddani 1 daqiqa mobaynida 5ml issiy suv bilan chayyatiladi, sovitib filtrlanadi, filtr 2ml suv bG'n yuvib filtratga qo'shiladi. Filtratga 10 ml bennzaldegid qo'shib 5 daqiqaga qoldiriladi. Keyin 1,5 gr natriy atsetat qo'shib eriguncha aralashtiriladi va etalon bilan solishtiriladi.

Og'ir metallar. Og'ir metallarga sinovini bardosh berishi kerak (0,001 modda tarkibida)

Miqdoriy tahlil. 0,25gr moddani 10ml suvsiz sirka kislotada eritiladi, 25 ml xlor etan qo'shib 0,1 M xlorid kislota bilan tiniq binafsha rangacha titrlanadi (indikator tropeolin 00 etil spirtli erimada)

Saqlanishi. Yorug'lik tushmaydigan joyda saqlanadi

Ishlatilishi. Og'riq qoldiruvchi, istima tushiruvchi, yallig'lanishga qarshi vosita

Tekshiruvlar natijasida olingan natijalarni taxlil qilish va hisoblash;
O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi;
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml i 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindrlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
- ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallash va idishlarni zararsizlantirish shart;

· kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralarni qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlami ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkafiga 110⁰-140⁰ C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Savollar, masala va misollar

1. Pirazol hosilalari tahlili mohiyatini tushuntiring.
2. Antipirin dori moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering
3. Amidopirin dori moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering
4. Butadion dori moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering
5. Metronidazol dori moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая хімія /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ, Золоті сторінки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ «Золоті сторінки», 2001.

28- LABORATORIYA MASHG'ULOT: Imidazol, imidazolin va 1,2,3-triazol hosilalari tahlili. Dibazol.

Asosiy matn ma'ruzada keltirilgann

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....10 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa
3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 10 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....90 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 15 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi boyicha baxolash 10 daqiqa
7. Uyga vazifa berish.....5 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Keys

Dibazol dori moddasi tahlil qilish uchun sifatni taminlash bulimiga kelib tushdi. Uning DF talabiga javob berishini isbotlang.

Keysni bajarish bosqichlari va topshiriqlar:

Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo'llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

Laboratoriya ishning maqsadi: Imidazol, imidazolin va 1,2,3-triazol hosilalari tahlilini o'rgatishdan iborat.

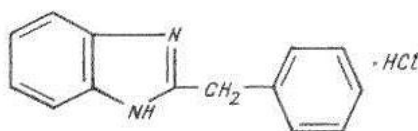
Mazmun va kutilayotgan natija: Imidazol, imidazolin va 1,2,3-triazol hosilalari tahlili. Dibazol, pilokarpin gidrokslorid tahlilini FS asosida olib borishi lozim.

Tadqiqot ob'ekti: Dibazol

Laboratoriya ishning rejasi va aniqlash tartibi:

DIBAZOL-Dibazolum

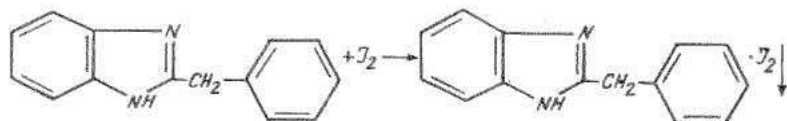
2- benzilbenzimidazol, gidrokslorid



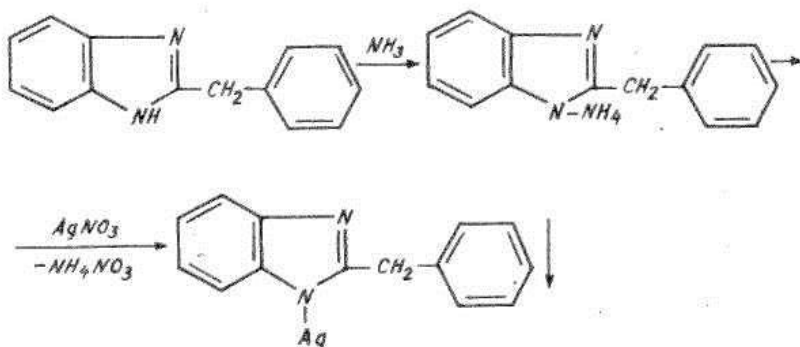
Tasvirlanishi: Dibazol taxir, sho'rtang mazali, oq yoki biroz sarg'imgir kristall kukun.

Eruvchanligi: suv va xloroformda qiyin eriydi, spirtida engil eriydi, atsetonda kam eriydi.

Chinligi: 0,02 g preparatni 5 ml suvda eritiladi, 3 tomchi suyul.xlorid kislota, 2 – 3 tomchi 0,1M yod eritmasi yo'shiladi, aralashtiriladi; yizil-kumush rangli cho'kma xosil bo'ladi.



0,02 g preparatni 3 ml suvda eritiladi, 1 ml ammiak yo'shiladi va filtrlanadi. Filtrat 2,5 ml suyul.nitrat kislota yo'shiladi va xloridlarga xos reaksiya qilinadi.



Suyuqlanish harorati: Y 182—186°C haroratda suyuqlanadi.

Quritishdagi massa yo'qolishi: 0,5 g preparat (a.t.) 70-80° doimiy o'irlikgacha yuritiladi. Massa yo'qolishi 1,5% dan oshmasligi kerak.

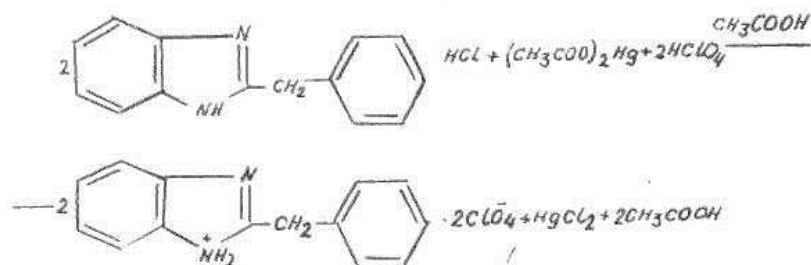
Organik aralashmalar: 0,3 g preparat 5 ml konts. sulfat kislotasida eritiladi. Tayyor bo'lgan eritmaning rang intensivligi №5a va №4v oshmasligi kerak.

Sulfat kuli va og'ir metallar: 0,5 r preparatida sulfat kuli 0,1% dan oshmasligi kerak va o'ir metallarga xos reaksiyani berishi kerak (0,001% dan ko'p emas)

Miqdoriy tahlili: 0,14 g (a.t.) avval 70-80° doimiy o'irlikgacha yuritilgan 10 ml suvsiz sirka kislotasida eritiladi, 5 ml simob atsetati yo'shib 0,1M perxlorat kislotasi bilan titrlanadi (indikator kristallik binafsha).

Parallel ravishda nazorat tajribasi o'tkaziladi.

1 ml 0,1M perxlorat kislotasi 0,02447 g preparatga to'g'ri keladi. 99,0% dan kam bo'lmasligi kerak



Saqlanishi: Og'zi mahkam berkitiladigan idishda.

Tekshiruvlar natijasida olingan natijalarni taxlil qilish va hisoblash;

O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi;
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml i 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindrlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
- ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallash va idishlarni zararsizlantirish shart;
- kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovina to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralari qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlami ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkafiga 110⁰-140⁰ C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Savollar, masala va misollar

1. Imidazol, imidazolin va 1,2,3-triazol hosilalari tahlili mohiyati.
2. Dibazol dori moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering
3. Pilokarpin gidroxlid dori moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г. Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая хімія /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ, Золоті сторінки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ «Золоті сторінки», 2001.

29- LABORATORIYA MASHG'ULOT: Piridin qator dori moddalari. Piridin 3-karbon kislotalar tahlili. Nikotin kislotsi, nikotinamid.

Asosiy matn ma'ruzada keltirilgann

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....10 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa
3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 10 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....90 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 15 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi boyicha baxolash 10 daqiqa
7. Uyga vazifa berish.....5 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic tehnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Nikotin kislotasi dori moddasi tahlil qilish uchun sifatni taminlash bulimiga kelib tushdi. Uning DF talabiga javob berishini isbotlang.

Keysni bajarish bosqichlari va topshiriqlar:

Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo'llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

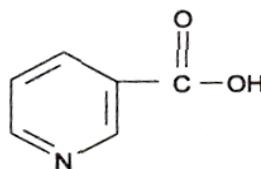
Laboratoriya ishning maqsadi: Piridin qator dori moddalari. Piridin 3-karbon kislotalar tahlilini o'rgatishdan iborat.

Mazmun va kutilayotgan natija: Piridin qator dori moddalari. Piridin 3-karbon kislotalar tahlili. Nikotin kislotasi, nikotinamid, nikodin, koamid tahlilini FS asosida olib borishi lozim.

Tadqiqot ob'ekti: Nikotin kislotasi

Laboratoriya ishning rejasi va aniqlash tartibi:

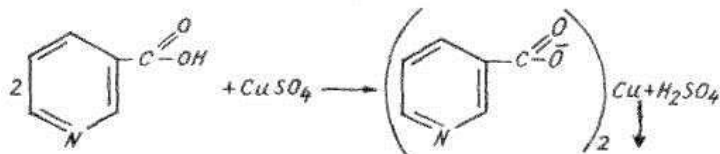
Nikotin kislotasi - Acidum nicotinicum



Tasvirlanishi. Oq kristallik kukun.

Eruvchanligi. Sovuq suvda qiyin eriydi; issiq suv, kislota va ishqor eritmalarida eruvchan.

Chinligi: 0,1 g preparatni 0,1 g suvsiz natriy karbonat bilan qizdiriladi; piridin xidi seziladi. 3ml illiq eritmaga (1:100) 1 ml mis sulfat eritmasi qo'shiladi; ko'k rangli cho'kma tushadi.



Yuqorida tayyorlangan eritmaga 0,5 ml mis sulfat eritmasi va 2 ml ammoniy radonid eritmasidan qo'shiladi; yashil rang xosil bo'ladi.

Suyuqlanish harorati: 234-238°

Eritmaning tiniqligi va rangliligi: 0,2 g preparatni 10 ml suvda eritiladi; eritma tiniq va rangsiz bo'lishi kerak.

Xloridlar. 0,25 g preparatni 25 ml suvda eritiladi. 10 ml tayyorlangan eritmaga xloridlarga xos reaksiya bajariladi (0,02% dan oshmasligi kerak)

Sulfatlar: Yuqorida tayyorlangan eritmaga sulfatlarga xos reaksiya qilinganidan reaksiya bermaligi kerak.

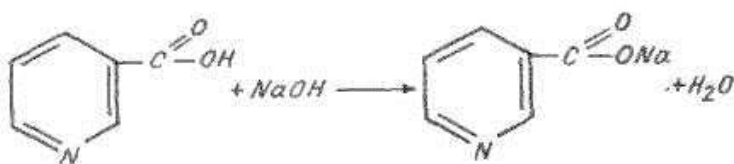
Nitratlar. 0,01 g preparatga 2 ml difenilamin eritmasi qo'shiladi; eritma xavo rangga kirmasligi kerak.

Quritilganda og'irlikni yo'qolishi. 0,5 g preparatni (a.t.) 100-105° haroratda doimiy og'irlikgacha quritiladi. 0,5% dan oshmasligi kerak.

Sulfat kuli va og'ir metallar. 0,5 g preparatdan sulfat kuli 0,1% dan oshmasligi kerak, og'ir metallarga xos reaksiyani berishi kerak(0,001%).

Miqdoriy tahlil: 0,3 g preparat (a.t.) 100 ml li konik kolbaga joylashtirilib, 25 ml yangi qaynatilgan va sovutilgan suvda eritiladi. 0,1 M natriy gidroksid eritmasi bilan pushti ranggacha titrlanadi. (indikator fenoltalein)

1 ml 0,1 M natriy gidroksid eritmasi 0,01232 g preparatga to'g'ri keladi. 99,5% dan kam bo'lmasligi kerak.



Dori shakli: kukun, tabletkalar, in'eksiya uchun eritma.

Tekshiruvlar natijasida olingan natijalarni taxlil qilish va hisoblash;

O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi;
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml i 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindrlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
- ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallashtirish va idishlarni zararsizlantirish shart;
- kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot

choralarini qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlami ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkafiga 110^0 - 140^0 C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Savollar, masala va misollar

1. Piridin qator dori moddalari mohiyati.
2. Piridin 3-karbon kislotalar tahlili mohiyati.
3. Nikotin kislotasi dori moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering
4. Nikotinamid dori moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering
5. Nikodin dori moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering
6. Koamid dori moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая хімія /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ, Золоті сторінки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ «Золоті сторінки», 2001.

30- LABORATORIYA MASHG'ULOT: Piridin 4 - karbon kislotalar tahlili. Izoniazid, ftivazid.

Asosiy matn ma'ruzada keltirilgann

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....10 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa

3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 10 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....90 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 15 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi boyicha baxolash 10 daqiqa
7. Uyga vazifa berish.....5 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Keys

Izoniazid dori moddasi tahlil qilish uchun sifatni taminlash bulimiga kelib tushdi. Uning DF talabiga javob berishini isbotlang.

Keysni bajarish bosqichlari va topshiriqlar:

Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo'llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

Laboratoriya ishning maqsadi: Piridin 4 - karbon tahlilini o'rgatishdan iborat.

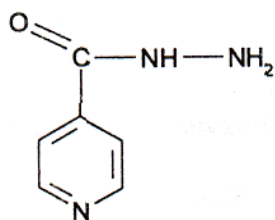
Mazmun va kutilayotgan natija: Piridin 4 - karbon kislotalar tahlili. Izoniazid, ftivazid, metazid, nialamid tahlilini FS asosida olib borishi lozim.

Tadqiqot ob'ekti: . Izoniazid

Laboratoriya ishning rejasi va aniqlash tartibi:

Isoniazidum

Никотин кислота гидразиди



Tasvirlanishi: Hidsiz, achchiq ta'mli oq kristall kukun.

Eruvchanligi: Suvda engil eriydi, 95 % li spirtida qiyin eriydi, xloroformda juda kam eriydi, efirda amalda erimaydi.

Chinligi. 0,1g preparat 5 ml suvda eritiladi va 4-5 tomchi sulfat kislota qo'shiladi, havo rangli cho'kma ajraladi; eritma chayqatilganda havo rangga bo'yaladi. Eritma va cho'kma qizdirilganda och yashil rangga, keyin sarg'ish- yashil rangga o'tadi va gaz pufakchalari ajralib chiqadi.

Bir qancha preparat kristallariga 0,05 g 2,4- dinitroklorbenzol, 3 ml 95 % spirt qo'shiladi va 1- 1,5 daqiqa qaynatiladi. Eritma sovutilgannan keyin 2 tomchi natriy ishqori qo'shiladi; to'q qizil rang hosil bo'ladi va u tezda qizil-qo'ng'ir rangga o'tadi.

0,01 g preparat 2 ml suvda eritiladi va 1 ml kumush nitratning ammiakdagi eritmasi qo'shiladi; sariq cho'kma hosil bo'ladi, suv hammomida qizdirilganda to'qlashadi va probirka devorida kumush ko'zgu hosil qiladi.

Qaynash harorati: 170-174°C

Eritmaning tiniqligi va rangliligi: 0,5 g preparat eritmasiga 10 ml yangi qaynatilgan va sovutilgan suv qo'shilganda tiniq va rangsiz bo'lishi kerak.

Ishqoriyligi yoki kislotaligi. Shu eritmaga 5 tomchi fenolftalein qo'shilganda eritma rangsiz bo'lishi kerak. 0,1ml 0,1 n. natriy ishqori qo'shilganda pushti rang hosil bo'lishi kerak.

Xloridlar. 0,5 g preparat 25 ml suvda eritiladi. Shu eritmada 10 ml olib xloridlarga tekshiruv olib boriladi. (preparatda 0,01 % dan oshmasligi kerak).

Sulfatlar. 10 ml shu eritmaga sulfatlarga tekshiruv olib boriladi (preparatda 0,05 % dan oshmasligi kerak).

Qizdirgandagi massa yo'qotilishi. 0,5 g preparat (aniq tortim) 100-105 C doimiy og'irlikkacha quritiladi. Qizdirgandagi yo'qotish 0,5 % dan oshmasligi kerak.

Sulfat zollari va og'ir metallar. 0,5 g preparatda sulfat zollari 0,1 %dan oshmasligi kerak va og'ir metallarga tekshiruv olib boriladi (0,001 % dan oshmasligi kerak).

Miqdoriy tahlil. 0,1 g preparat (aniq tortim) 500 ml li og'zi zich yopiladigan konik kolbaga solinadi, 100 ml suvda eritiladi, 2 g natriy gidrokarbonat, 50 ml 0,1 n. yod eritmasi qo'shiladi va 30 daqiqa davomida 38-40 C da qorong'u joyda qoldiriladi. So'ngra eritmani suv hammomida 10 daqiqa yax ustida sovutilib, 10 ml suyultirilgan xlorid kislota eritmasidan asta sekin quyiladi (8% HCl). Yodning ortiqchasini 0,1 n. natriy tiosulfat (indicator kraxmal) eritmasi bilan bilan titrlanadi. Parallel ravishda nazorat tajribasi o'tkaziladi. 1 ml 0,1 n. natriy tiosulfat eritmasi 0,003423 g izoniazidga to'g'ri keladi. Preparatda ta'sir qiluvchi modda 98 % dan kam bo'lmasligi kerak.

Saqlanishi. Yaxshi yopiladigan zarg'aldoq rangli shisha idishda, yorug'likdan saqlangan holatda.

Tekshiruvlar natijasida olingan natijalarni taxlil qilish va hisoblash;

O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi;
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml i 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindrlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
- ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallash va idishlarni zararsizlantirish shart;
- kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralari qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlam ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkafiga 110⁰-140⁰ C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Savollar, masala va misollar

1. Piridin 4 - karbon kislotalar tahlili mohiyatini tushuntiring.
2. Izoniazid dori moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering
3. Ftivazid dori moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering
4. Metazid dori moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering
5. Nialamid dori moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.

5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая хімія /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ, Золоті сторінки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ «Золоті сторінки», 2001.

31- LABORATORIYA MASHG'ULOT: Xinolin qator dori moddalari. Xinolin - 4 xosilasi tahlili: xinin gidrokslorid, xinin digidrokslorid, xinin sulfat

Asosiy matn ma'ruzada keltirilgann

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....10 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa
3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 10 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....90 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 15 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi bo'yicha baxolash 10 daqiqa
7. Uyga vazifa berish.....5 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Keys

Trixomanatsid dori moddasi tahlil qilish uchun sifatni taminlash bulimiga kelib tushdi. Uning DF talabiga javob berishini isbotlang.

Keysni bajarish bosqichlari va topshiriqlar:

Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo'llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

Laboratoriya ishning maqsadi: Xinolin qator dori moddalari. Xinolin - 4 xosilasi tahlilini o'rgatishdan iborat.

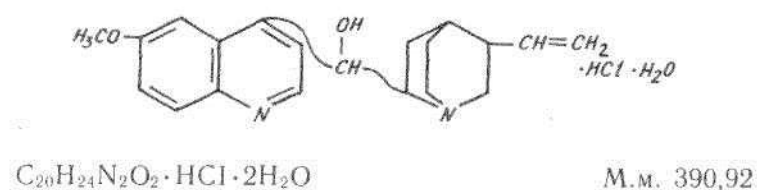
Mazmun va kutilayotgan natija: Xinolin qator dori moddalari. Xinolin - 4 xosilasi tahlili: xinin gidrokslorid, xinin digidrokslorid, xinin sulfat, xingamin, trixomanatsid, nitroksolin. tahlilini FS asosida olib borishi lozim.

Tadqiqot ob'ekti: Xinin gidrokslorid

Laboratoriya ishning rejasi va aniqlash tartibi:

XININ GIDROKLORID

Chinini hydrochloridum



Tasvirlanishi: Rangsiz, yaltiroq ninachalar yoki oq mayda kristall kukun. Xidiz, achchiq ta'mli. Uchuvchan, yorug'lik ta'sirida sariq rangga kiradi.

Eruvchanligi: Suvda eriydi, qaynoq suvda yaxshi eriydi, xloroformda suv tomchilarini xosil qilib eriydi.

Chinligi: 0,02 g preparatni 20 ml suvda eritiladi. Tayyorlangan eritmadan 5 ml olib 2-3 tomchi bromli suv va 1 ml ammiak eritmasidan qo'shiladi; yashil rang xosil bo'ladi.

Yuqorida tayyorlangan eritmadan 5 ml olib 2-3 tomchi suyultirilgan sulfat kislotasi qo'shiladi, havo rangli fluorestsentsiya kuzatiladi.

Solishtirma nur buruvchanligi: 3% li preparatning 0,1 M xlorid kislotasidagi eritmasi 245 ° teng. Preparat xloridlarga xos bo'lgan reaksiyani beradi.

Kislotaligi yoki ishqoriyligi: 0,2 g preparatni 10 ml yangi qapynatilgan va sovutilgan tozalangan suvda eritib, 1 tomchi metil qizili qo'shiladi; eritma qizil rangga kirmasligi kerak. Xosil bo'lgan sariq rangli eritmaga 0,5 ml 0,02 M xlorid kislota qo'shganda qizil rangga kirish kerak.

Sulfatlar: 0,2 g preparatni suvda eritiladi, xlorid kislotasidan qo'shib sulfatlarga xos reaksiya bajariladi (0,05% dan oshmasligi kerak).

Bariy: 0,5g preparatni suyultirilgan xlorid kislotasidan qo'shiladi. Bir necha tomchi sulfat kislotasidan qo'shganda 2 soat davomida eritma loyqalanmasligi kerak.

Mineral va organik aralashmalar: 1 g preparatni 7 ml aralashmada to'liq erishi kerak. Aralashmaning tarkibi quyidagicha 2 qism xloroform va 1 qism absolyut spirt. Eritma rangsiz bo'lishi kerak.

Quritilgan massani yo'qolishi: 0,5g preparat (a.t.) 50° da 2 soat davomida, keyin 100-105° doimiy og'irlikgacha quritiladi. Quritishdagi massa yo'qolishi 8,0 % dan kam va 10,0% ko'p bo'lmasligi kerak.

Sulfat kuli: Quritilgan tortimni tortilgan tigelga qo'yiladi. Sulfat kuli 0,1% dan oshmasligi kerak.

Miqdoriy tahlil: 0,5 g preparatni (a.t.) 100 ml li bo'luvchi voronkaga joylashtiriladi, 20 ml suv va 5 ml natriy ishqorisi qo'shiladi. Xosil bo'lgan asosni xloroform bilan ajratilib olinadi. Bir marta 20 ml va 2 marta 10 ml dan. Xloroformli ajratmalar boshqa bo'luvchi kolbaga joylashtiriladi. 2 marta 10 ml dan suv bilan yuviladi. Bir ozdan so'ng xloroformli qavatni ajratib olinadi. Xloroformni suv xammomi yordamida xaydab, quruq qoldiqni absolyut spirtida eritib, 100-105° doimiy og'irlikgacha quritiladi. Qoldiqni massasi 1,112 xinin gidroxloridga ko'paytiriladi. 99,0% dan kam bo'lmasligi kerak.

Tekshiruvlar natijasida olingan natijalarni taxlil qilish va hisoblash;
O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi;
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml i 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindrlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidolari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
 - kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
 - ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallashtirish va idishlarni zararsizlantirish shart;
 - kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).
- Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya

xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralarini qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlami ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkafida 110⁰-140⁰ C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Savollar, masala va misollar

1. Xinolin qator dori moddalari. Xinolin - 4 xosilasi tahlili mohiyatini tushuntiring.
2. Xinin gidrokslorid dori moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering
3. Xinin digidrokslorid dori moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering
4. Xinin sulfat dori moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering
5. Xingamin dori moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering
6. Trixomanatsid moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering
7. Nitroksolin dori moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г. Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая хімія /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ, Золоті сторінки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ «Золоті сторінки», 2001.

32- LABORATORIYA MASHG'ULOT: Izoxinolin xosilalari tahlili. Papaverin gidrokslorid, drotoverin gidrokslorid.

Asosiy matn ma'ruzada keltirilgann

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....10 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa

3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 10 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....90 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 15 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi boyicha baxolash 10 daqiqa
7. Uyga vazifa berish.....5 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Keys

Papaverin gidrokslorid dori moddasi tahlil qilish uchun sifatni taminlash bulimiga kelib tushdi. Uning DF talabiga javob berishini isbotlang.

Keysni bajarish bosqichlari va topshiriqlar:

Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo'llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

Laboratoriya ishning maqsadi: Izoxinolin xosilalari tahlilini o'rgatishdan iborat.

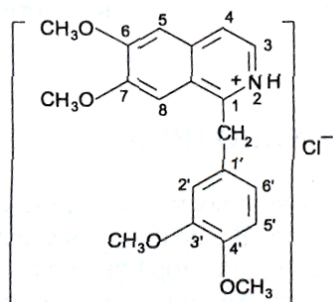
Mazmun va kutilayotgan natija: Izoxinolin xosilalari tahlili. Papaverin gidrokslorid, drotoverin gidrokslorid (no-shpa), apomorfin, glautsin gidrokslorid tahlilini FS asosida olib borishi lozim.

Tadqiqot ob'ekti: Papaverin gidrokslorid

Laboratoriya ishning rejasi va aniqlash tartibi:

Papaverin gidrokslorid - Rapaverini hydrochloridum

6,7-Dimetoksi-1-(3',4'-dimetoksi-benzil)-izoxinolin gidrokslorid.



Tasvirlanishi: Oq xidsiz kristall kukun, achchiq ta'mli.

Eruvchanligi: 40 q. suvda sekin eriydi, 95% spirta kam eriydi, xloroformda eriydi, efirda amalda erimaydi.

Chinligi: 0,05 g preparatni farfor idishga joylashtiriladi, 2 tomchi konsentrlangan nitrat kislotasida qo'shilganda sariq rang xosil bo'ladi, suv xammomida qizdirganda zarg'aldoq rangga o'tadi.

0,1 g preparatga 1 ml konsentrlangan sulfat kislotasi qo'shiladi va qizdiriladi; binafsha rang xosil bo'ladi.

0,2 g preparatni 10 ml suvda eritiladi va 60° haroratgacha qizdiriladi, 3 ml natriy atsetat eritmasidan qo'shib papaverinning kristallari xosil bo'lguniga qadar qoldiriladi. Kristallarni filtrlab ajratib olinadi, suv bilan yufladi va 60° da 1 soat davomida qo'ritiladi. Ajratib olingan asosning suyuqlanish harorati 145-14°

Filtrat xloridlarga xos reaksiyasini beradi.

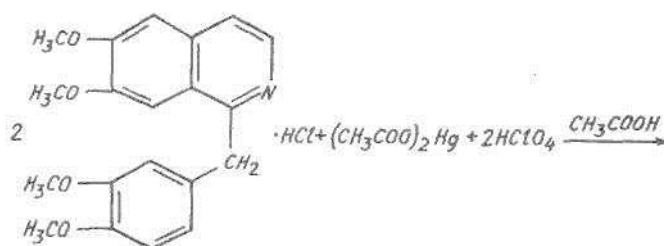
Kislotaligi: 2% li eritmasining rN 3,0-4,5 ga teng (potentsiometrik)

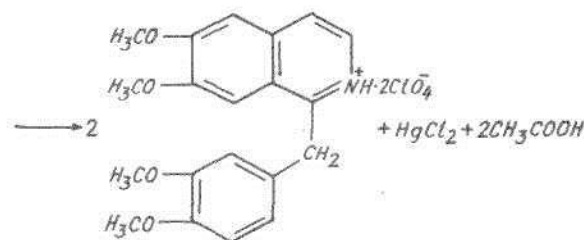
Organik aralashmalar: 0,05 g preparatni 5 ml konsentrlangan sulfat kislotasida eritiladi. Xosil bo'lgan eritmaning rangi 2 ml B eritmada oshmasligi kerak ("Eritmalarning rangini aniqlash")

Sulfat kuli 0,5 g preparatdan 0,1% dan oshmasligi kerak.

Miqdoriy tahlil: 0,3 g preparatni (a.t.) 10 ml suvsiz sirka kislotasida suv xammomida qizdirib, eritiladi. Sovutilgan eritmaga 5 ml simob oksid eritmasidan qo'shiladi va 0,1M perxlorit kislotasi bilan yashil ranggacha titrlanadi (indikator-kristallik binafsha).

1 ml 0,1M perxlorat kislotasiga 0,03759 g preparat to'g'ri keladi. 99,0% dan kam bo'lmasligi kerak.





Saqlanishi: Yorug'lik tushmaydigan, og'zi mahkam yopiladigan idishda

Nazorat savollari

Tekshiruvlar natijasida olingan natijalarni taxlil qilish va hisoblash;
 O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi;
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml i 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindrlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
- ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallash va idishlarni zararsizlantirish shart;
- kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralari qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlam ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkafida 110⁰-140⁰ C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Savollar, masala va misollar

1. Izoxinolin xosilalari tahlili mohiyatini tushutiring.
2. Papaverin gidroxlid dori moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering
3. Drotoverin gidroxlid (no-shpa) dori moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering
4. Apomorfin, glautsin gidroxlid dori moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая хімія /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Хархіе, НФаУ, Золоті сторінки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харюв, НФаУ «Золоті сторінки», 2001.

33- LABORATORIYA MASHG'ULOT: Pirimidin-tiazol xosilalari tahlili. Tiamin bromid.

Asosiy matn ma'ruzada keltirilgann

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....10 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa
3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 10 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....90 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 15 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi boyicha baxolash 10 daqiqa
7. Uyga vazifa berish.....5 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Keys

Tiamin xlorid dori moddasi tahlil qilish uchun sifatni taminlash bulimiga kelib tushdi. Uning DF talabiga javob berishini isbotlang.

Keysni bajarish bosqichlari va topshiriqlar:

Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo'llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

Laboratoriya ishning maqsadi: Pirimidin-tiazol xosilalari tahlilini o'rgatishdan iborat.

Mazmun va kutilayotgan natija: Pirimidin-tiazol xosilalari tahlili. Tiamin xlorid, tiamin bromid tahlilini FS asosida olib borishi lozim.

Tadqiqot ob'ekti: tiamin bromid

Laboratoriya ishning rejasi va aniqlash tartibi:

TIAMIN BROMID

Tashki kurinishi. Ok eki biroz sargimtir rangli, kuchsiz xidli kukun.

Eruvchanligi. Suvda va metil spirtida oson eriydi, etil spirtida kiyin eriydi, efirda amalda erimaydi.

Chinligi. 0,05 g preparat 25 ml suvda eritilib, 5 ml eritmaga 1 ml ferritsianid kaliy, 1 ml natriy ishkori va 5 ml butil eki izoamil spirti kushib aralashtiriladi va tindiriladi. Ultrafiolet nurida eritmaning yukori katlamida kuk flyuoressensiya xosil buladi. Eritmani nordonlashtirilsa flyuoressensiya yukoladi, ishkor kushilsa kuk rang yana xosil buladi.

5 ml eritma bromidlarga xos reaksiya beradi.

Eritmani tinikliligi va rangliligi. 0,6 g preparatni 10 ml suvda eritilgan eritmasi rangsiz va loykaligi buyicha etalon № 4 dan oshmasligi kerak.

Kislotaliligi. RN 2,7-3,4 (6% suvli eritma, potensiometrik usul)

Sulfatlar. 1:50 nisbatda tayerlangan 10 ml eritma sulfatlarga xos reaksiya qilinadi.(0,05 % oshmasligi kerak)

Mikdoriy taxlil. 0,3 g (a.t) preparatni 10-15 ml suvda eritiladi va 0,1 n natriy ishkori bilan xavo ranggacha titrlanadi (indikator bromtimol kuki) eki kizil ranggacha (indikator fenaftalein).

1 ml 0,1 n natriy ishkori 0,04352 g tiamin bromid preparatiga tugri keladi va mikdori 98,0% kam bulmasligi kerak .(Maksyutina N.P. va boshk. 164-bet).

Tekshiruvlar natijasida olingan natijalarni taxlil qilish va hisoblash;
O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi; analitik torozi
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml i 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindrlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalarini va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
- ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallash va idishlarni zararsizlantirish shart;

· kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralari qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlam ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkafiga 110⁰-140⁰ C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Savollar, masala va misollar

1. Pirimidin-tiazol xosilalari tahlilini mohiyatini.
2. Tiamin xlorid dori moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering
3. Tiamin bromid dori moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.

3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая хімія /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ, Золоті сторінки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ «Золоті сторінки», 2001.

34- LABORATORIYA MASHG'ULOT: Purin xosilalari tahlili. Kofein, teobromin, teofillin.

Asosiy matn ma'ruzada keltirilgan

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....10 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa
3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 10 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....90 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 15 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi bo'yicha baxolash 10 daqiqa
7. Uyga vazifa berish.....5 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Keys

Kofein-benzoat natriy dori moddasi tahlil qilish uchun sifatni taminlash bulimiga kelib tushdi. Uning DF talabiga javob berishini isbotlang.

Keysni bajarish bosqichlari va topshiriqlar:

Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo'llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

Laboratoriya ishning maqsadi: Purin xosilalari tahlilini o'rgatishdan iborat.

Mazmun va kutilayotgan natija: Purin xosilalari tahlili. Kofein, teobromin, eufillin, teofillin, kofein-benzoat natriy tahlilini FS asosida olib borishi lozim.

Tadqiqot ob'ekti: Kofein, teobromin

Laboratoriya ishning rejasi va aniqlash tartibi:

Tasvirlanishi.

Kofein achchiq mazali, hidsiz, yaltiroq ninasimon kristall yoki oq kristall kukun. Suvda qiyin eriydi, issiq suvda engil eriydi.

Kofein benzoat-natriy suvda oson, spirta qiyin eriydi.

Teobromin achchiq mazali, oq kristall kukun, suv, spirt va SNCl_3 da juda kam eriydi. Teofillin hidsiz, achchiq mazali, oq kristall kukun. Suv, spirt va xloroformda kam eriydi.

Eufillin oq yoki sirg'imtir oq, kuchsiz ammiak hidini eslatuvchi kristal kukun, suvda eriydi.

Diprofillin achchiq mazali, oq, kristall kukun, suvda qiyin eriydi. Spirta qaynatilganda eriydi.

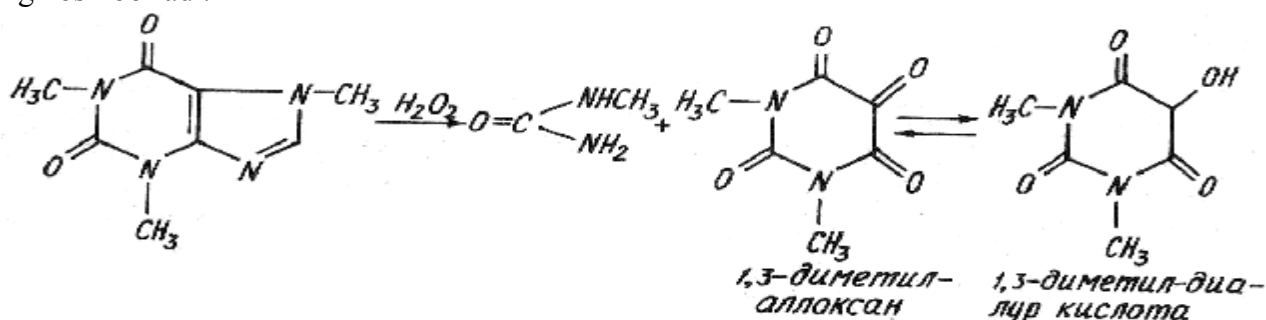
Ksantinol nikotinat oq, kristall kukun, suvda engil, spirta kam eriydi.

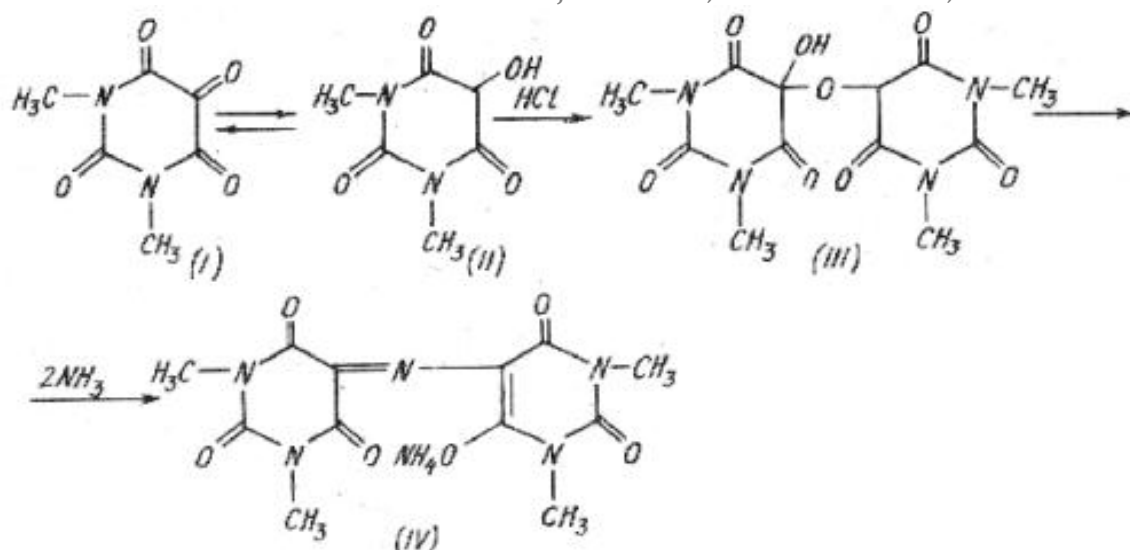
Ksantin hosilalari guruhiga kirgan dori moddalarning tahlili.

Ksantin hosilalari guruhiga kirgan dori moddalarning chinligini aniqlash usullari.

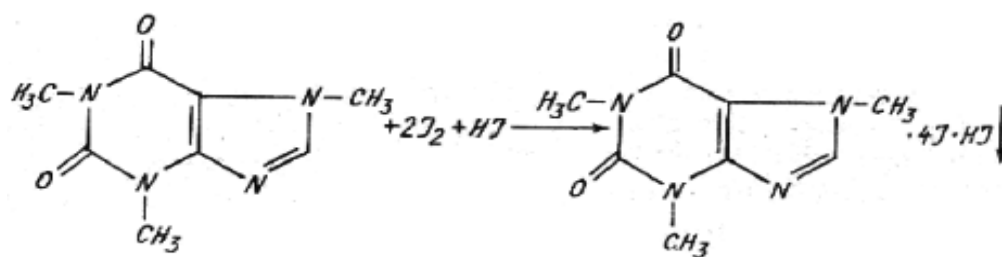
CHinligini aniqlash.

Mureksid hosil qilish reaksiyasi. Dori moddasi pergidrol yoki bromli suv hamda suyultirilgan NSI bilan bug'langunicha suv hammomia qizdirilib, quruq qoldiqqa bir necha tomchi NN_3 tomizilsa, qizil rang hosil bo'ladi.



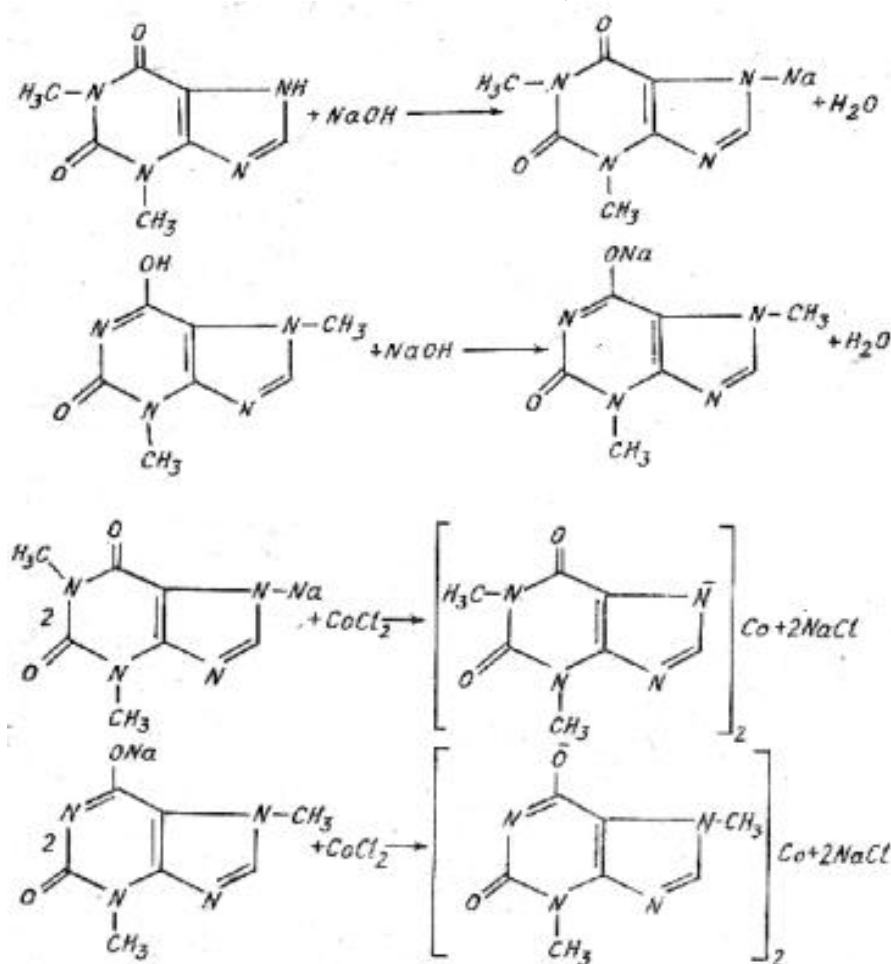


mureksid tetrametolpurpur kislotaning NH₄ tuzi
 Poliyodid hosil qilish reaksiyasi.

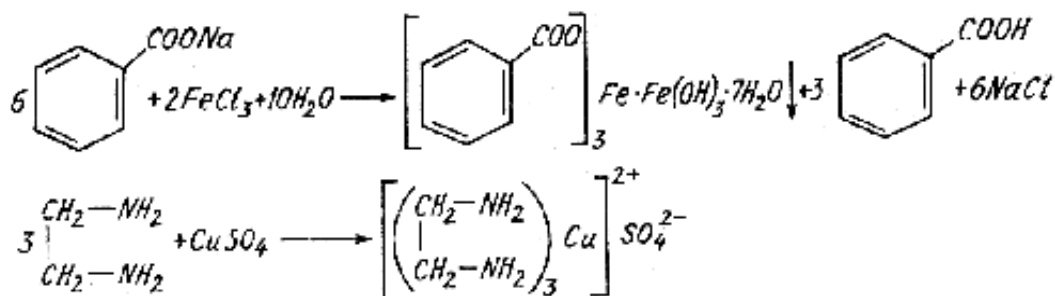


Kofein taninning 0,1 % li eritmasi bilan oq choʻkma hosil qilib, choʻkma reaktivning ortiqchasida eriydi.

Teobromin va teofillin ogʻir metall tuzlari bilan choʻkma hosil qiladi. Masalan CoCl₂ eritmasi bilan teobromin havo rangli, teofillin och-pushti rangli choʻkma hosil qiladi.



Teofillin natriy nitroprussidning natriy gidroksiddagi eritmasi bilan yashil rang hosil qilib, rang kislota ta'sirida o'chib ketadi (boshqa purin hosilalaridan farqi). Kofein natriy benzoat tarkibiagi benzoy kislota qoldig'iga FeCl_3 eritmasi bilan sifat reaksiyasi qilinadi.



Na – ioniga sifat reaksiyasi.



Diprophillinga kaliy bisulfat qo'shib, probirka ustiga natriy nitroprussid ($\text{Na}_2\text{Fe(CN)}_5\text{NO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$) shimdirilgan filtr qog'oz qo'yilsa, qog'ozda ko'k dog' hosil bo'ladi.

Ksantinol nikotinatning 0,0025% li eritmasi 267nm da yutilish beradi.

Ksantinol nikotinat tarkibidagi nikotin kislota, YUQX usuli bilan aniqlanadi. Erituvchilar sistemasi butanol–metanol–ammiak–xloroform 8:9:6:14.

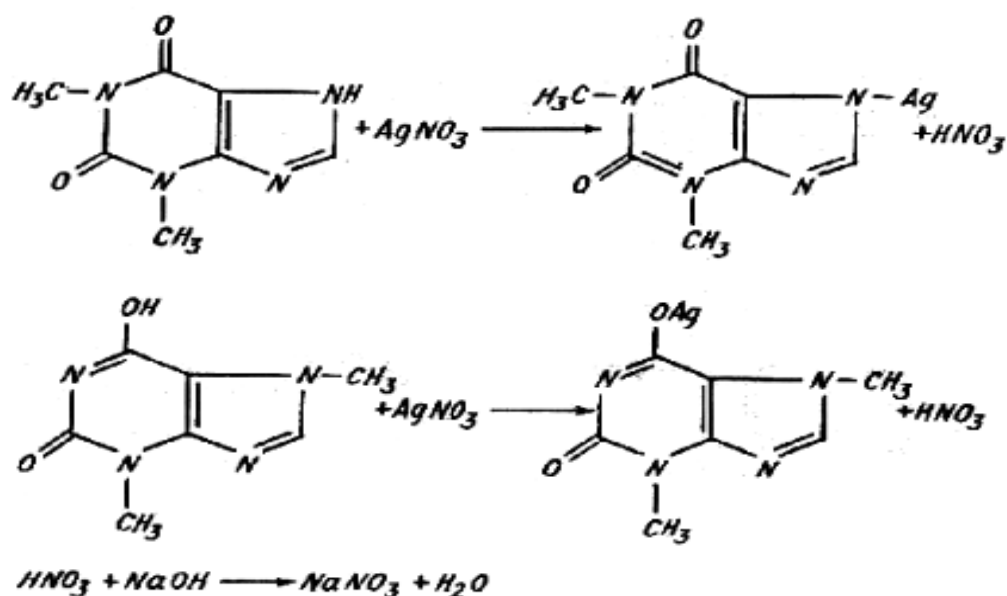
Sorbent UV– 254 rumli silufol.

Ksantin hosilalari guruhiga kirgan dori moddalarning miqdorini aniqlash usullari.

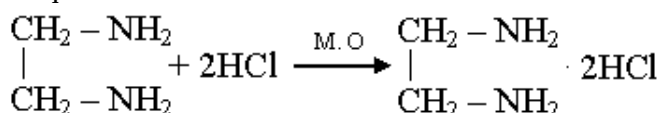
Miqdorini aniqlash.

Kofein – suvsiz sharoitda kislotali–asosli titrlash usuli yoki poliyodid hosil qilishiga ko'ra aniqlanadi.

Teofillin va teobrominning miqdori bevosita alkalimetrik usul bilan aniqlanadi (fenol-qizil indikator ishtirokida qizil – binafsha ranggacha).



Eufillin tarkibidagi teofillin bilvosita alkalimetrik usul, etilendiamin esa atsidimetrik usul bilan aniqlanadi.



Eufillin tarkibida teofillin 80-85 %, 14-18% etilediamin bo'lishi kerak.

Diprofillinning miqdori K'eldal usuli bilan aniqlanadi.

Ksantinol nikotinatning miqdori suvsiz sharoitda kislotali asosli titrlash usuli bilan aniqlanadi. $\varnothing = \frac{M.o.}{3}$;

Tekshiruvlar natijasida olingan natijalarni taxlil qilish va hisoblash;

O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi; analitik torozi
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml i 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindrlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
- ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallashtirish va idishlarni zararsizlantirish shart;
- kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralari qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlami ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkaftida 110⁰-140⁰ C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Savollar, masala va misollar

1. Purin xosilalari tahlili
2. Kofein dori moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering
3. Teobromin dori moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering
4. Eufillin dori moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering
5. Teofillin dori moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering
6. Kofein-benzoat natriy dori moddasini chinligini va miqdorini aniqlab bering

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Voriz- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая хімія /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ, Золоті сторінки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ «Золоті сторінки», 2001.

35- LABORATORIYA MASHG'ULOT: Pterin xosilalari tahlili. Fol kislotasi.

Asosiy matn ma'ruzada keltirilgan

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....10 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa
3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 10 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....90 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 15 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi boyicha baxolash 10 daqiqa
7. Uyga vazifa berish.....5 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Keys

Fol kislotasi dori moddasi tahlil qilish uchun sifatni taminlash bulimiga kelib tushdi. Uning DF talabiga javob berishini isbotlang.

Keysni bajarish bosqichlari va topshiriqlar:

Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo'llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

Laboratoriya ishning maqsadi: Pterin xosilalari tahlilini o'rgatishdan iborat.

Mazmun va kutilayotgan natija: Pterin xosilalari tahlili. Fol kislotasi tahlilini FS asosida olib borishi lozim.

Tadqiqot ob'ekti: Fol kislotasi

Laboratoriya ishning rejasi va aniqlash tartibi:

FOLI KISLOTASI- ACIDUM FOLICUM

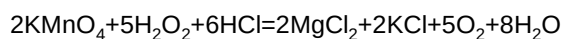
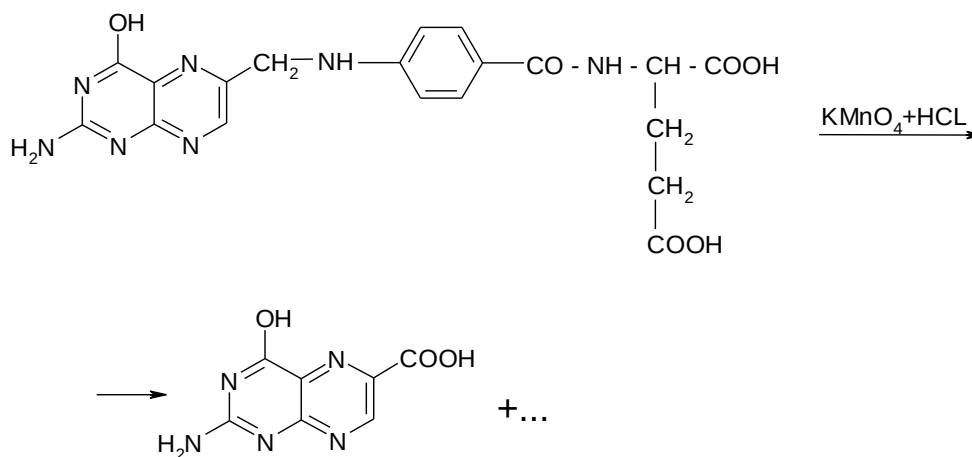
N-{4-/2-amino-4-oksi-6-pteridil)-metil/-

amino}-benzoil-L (+)-glyutamin kislotasi

Tasvirlanishi. Foli kislotasi hidsiz, mazasiz, to'q sariq rangli mayda kristall kukun.

Eruvchanligi. Suv, 95% li spirt va xloroformda amaliy jihatdan erimaydi. Suyultirilgan xlorid kislotada kam, suyultirilgan sulfat kislotada qiyin, o'yuvchi ishqor eritmalarida oson eriydi. (amfoter) gigroskopik.

CHinligini aniqlash. 1. 0,01 g foli kislotasi 5 ml 0,1 mol/l natriy gidroksid eritmasida eritilib, 5 ml 0,1 mol/l xlorid kislotasi va 1 ml KMnO_4 eritmalarini qo'shiladi. Eritma suv hammomida $80-85^\circ\text{S}$ haroratda qizdirilib, oksidlovchining ortiqchasi N_2O_2 eritmasi bilan rangsizlantirilib, filtrlanadi. Filtrat zangori-yashil rangda fluoressensiyalanadi.



2. Foli kislotasining 0,001% li 0,1 M natriy gidroksidagi eritmasi $\lambda=256, 283, 365 \text{ nm}$ larda yutilish berib, 256 nm dagi optik zichlikning 365 nm dagi optik zichlikka nisbati 2,8-3,0 bo'lishi kerak.

$$\frac{D_{256}}{D_{365}} = 2,8 - 3,0$$

Miqdorini aniqlash. 1. SF usuli. 0,02 g (a.t.) foli kislotasi 100 ml hajmli o'lchov kolbasiga solinib, 20 ml 0,1 N natriy gidroksid eritilib, belgisigacha 0,1N natriy gidroksid bilan etkaziladi (A eritma).

10 ml A eritma 100 ml lik o'lchov kolbasiga 0,1 N natriy gidroksid bilan suyultiriladi. Eritmaning optik zichligi SF da, qalinligi 1 sm bo'lgan kyuvetada 365 nm to'lqin uzunligida o'lchanadi. Solishtiriluvchi eritma sifatida 0,1 N natriy gidroksid eritmasidan foydalaniladi.

Foli kislotasining dori moddasidagi foiz miqdori quyidagi hisoblash formulasi orqali hisoblanadi:

$$X = \frac{D * 100 * W}{a * 204 * V_{alikvot}} = \frac{D * 100 * 100}{a * 204 * 10}$$

Foli kislotasining quritilgan dori moddasiga nisbatan hisoblaganda 95% dan kam bo'lmashligi kerak.

Ishlatilishi. Foli kislotasi kamqonlik, gastroenterit va ichak kasalliklarini davolashda ishlatiladi.

Dori shakli. Foli kislotasi 0,0001 g tabletka holida chiqariladi.

Saqlanishi. "B" ro'yxat bo'yicha.

Tekshiruvlar natijasida olingan natijalarni taxlil qilish va hisoblash;
O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi; analitik torozi
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml i 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindrlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'ygan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
- kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
- ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallash va idishlarni zararsizlantirish shart;
- kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).

Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralari qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlami ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo'q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkafiga 110⁰-140⁰ C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Savollar, masala va misollar

1. Pterin xosilalari tahlili mohiyatini tushuntiring.

2. Fol kislotasi dori moddasuni DF bo'yiha tahlilini bajaring.
3. Fol kislotasi dori moddasini miqdorini SF usulida aniqlang
4. Fol kislotasi dori moddasini tibbiyotda ishlatilishi

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo'jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, "Vorish- nashriyot", 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая хімія /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ, Золоті сторінки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харків, НФаУ «Золоті сторінки», 2001.

36- LABORATORIYA MASHG'ULOT: Izoalloksazin xosilalari tahlili. Riboflavin, riboflavin mononukleotid.

Asosiy matn ma'ruzada keltirilgan

Laboratoriya mashg'ulotining xronologik kartasi:

1. Mavzu yuzasidan aqliy hujum usulidan foydalanib nazorat o'tkazish.....10 daqiqa
2. Og'zaki so'rov o'tkazish (aqliy hujum usulini qo'llab).....20 daqiqa
3. O'qituvchini darsning amaliy qismida bajariladigan laboratoriya ishlarini tushuntirishi 10 daqiqa
4. Talabalarning laboratoriya darslarini bajarishlari.....90 daqiqa
5. Talabalarning bajarilgan laboratoriya ishlarini bayonnoma daftarlariga rasmiylashtirishlari 15 daqiqa
6. Talabalarning mavzu yuzasidan o'zlashtirishlarini reyting tizimi boyicha baxolash 10 daqiqa
7. Uyga vazifa berish.....5 daqiqa

O'quv jarayonini amalga oshirish texnologiyasi (Metod, forma), talabalarning darsga tayyorgarlik darajasi pedagogic texnologiyalar bo'icha aniqlaniladi.

Vosita: tarqatma material, tablicalar, dori moddasi, meyoriy hujjatlar, reaktivlar, uskunalar, pedagogic va informacion texnologiyalarning imkoniyat darajasidagi usullar.

Usul: nutqli, yozma. Nazorat: kuzatish, tekshirish (ko'rish)

Baholash: o'z-o'zini va umumiy baholash reyting tizimi asosida.

Keys

Riboflavin dori moddasi tahlil qilish uchun sifatni taminlash bulimiga kelib tushdi. Uning DF talabiga javob berishini isbotlang.

Keysni bajarish bosqichlari va topshiriqlar:

Keysdagi muammoni keltirib chiqargan asosiy sabablar va hal etish yo'llarini jadval asosida izohlang (individual va kichik guruhda).

Muammo turi	Kelib chiqish sabablari	Hal etish yo'llari

Laboratoriya ishning maqsadi: Izoalloksazin xosilalari tahlilini o'rgatishdan iborat.

Mazmun va kutilayotgan natija: Izoalloksazin xosilalari tahlili. Riboflavin, riboflavin mononukleotid tahlilini FS asosida olib borishi lozim.

Tadqiqot ob'ekti: Riboflavin

Laboratoriya ishning rejasi va aniqlash tartibi:

Riboflavin-Riboflavinum

Tasvirlanishi:

Sarik-zargaldok ,uziga xos sezilar-sezilmas xidli, achchik ta'mli kristall kukun.

Eruvchanligi:

Suvda kam eriydi,95% li spirtida,efirda,atsetonda,xloroformda,benzolda amalda erimaydi, ishkor eritmalarida eriydi.

CHinligi:

1 mg dori moddasining 100 ml suvdagi eritmasi sargimtir-yashil rangga ega. Eritma UB-nurlarga tutilib karalganda,yashil rangda tovlanadi,eritmaga xlorid kislota yoki ishkor eritmasi kushilgandi,flyuoressensiya yukoladi.Eritmaga natriy gidrosulfitning kushilishi uning rangi va flyuoressensiyaning yukolishiga olib keladi.

Miqdoriy taxlili :

(GF 585 makola; tortma va boshka reaktivlar mikdori 2 baravar kamaytirilgan.)

0,03 g atrofidagi dori moddasi (anik tortma) ni 500 ml li ulchov kolbasida 1 ml sirka kislotasi va 250 ml suv aralashmasida suv xammomida isitgan xolda eritiladi. SHundan sung eritma sovitilib, kolbadaning belgisigacha suv bilan etkaziladi. SHu eritmaning 10 ml ni 100 ml li ulchov kolbasiga utkazib, ustiga 1,75 ml 0,1 molli natriy atsetat eritmasidan kushiladi va eritma kolbaning belgisigacha suv bilan etkaziladi. Tayyorlangan eritmaning optik zichligi spektrofotometrda 1 sm kalinlikdagi kyuvetalarda 267 nm tulkin uzunligida ulchanadi.

Riboflavinning %-mikdori quyidagi formula orkali topiladi:

$$X = \frac{D \cdot 500 \cdot 100}{a \cdot 850 \cdot 10} = \frac{D \cdot 5000}{a \cdot 850}$$

Bu erda: D-tekshiriluvchi eritmaning optik zichligi;

a – tortma mikdori, g;

850-toza riboflavinning 267 nm dagi solishtirma nur yutish kursatkichi;

Riboflavinning $S_{17}N_{20}N_4O_6$ dori moddasi tarkibidagi mikdori 98,0-102,0 % bulishi kerak (kuruk moddaga nisbatan olganda).

Tekshiruvlar natijasida olingan natijalarni taxlil qilish va hisoblash;

O'quv-tadqiqot ishlari asosida xulosalar chiqarish va bayonnomalarni rasmiylashtirish.

Asbob va uskunalar. Tadqiqot ishlarini olib borilishi uchun quyidagilar zarur:

- elektron tarozi; analitik torozi
- 25ml, 50ml, 100ml, 200ml, 250 ml i 500 ml li o'lchov kolbalar;
- probirkalar, silindrlar, konussimon kolbalar;
- filtr qog'ozi;
- reaktivlar;
- erituvchilar.

Laboratoriya ishlarini o'tkazish qoidalari va xavfsizlik choralari.

Kimyo laboratoriyalariga faqatgina xavfsizlik texnikasi bilan tanishib maxsus jurnalga imzo qo'yan talabalargina kirib ishlashga ruxsat beriladi.

Laboratoriya ishiga tushishdan oldin talabalar texnika xavfsizligini tushungandan so'ng ruxsat berilishi lozim:

- laboratoriyada tozalik va texnika xavfsizligiga rioya qilish shart;
 - kimyoviy reaktivlar qadog'ida yozilgan ko'rsatmalar asosida saqlanishi shart;
 - ishni tugatgandan so'ng ish joyini tozalash, kimyoviy qoldiqlarni neytrallashtirish va idishlarni zararsizlantirish shart;
 - kimyoviy reaktivlarning qoldig'ini, organik erituvchilar va suvli kimyoviy moddalar eritmasini rakovinaga to'kish mumkin emas. Bunday qoldiqlar maxsus idishlarga solinadi (shisha).
- Laboratoriya ish joyida ovqatlanish va oziq ovqat maxsulotlarini saqlash man etiladi. Suv ichish va dori moddalarini mazasini tatib ko'rish man etiladi. Moddalarni xidini zaxarli emasligiga ishonch xosil qilingandan so'ng aniqlash mumkin.

Laboratoriyada xar doim quyidagini esda saqlash lozim: neorganik birikmalar toksik xususiyatga ega bo'lganlari juda ko'p va bundan tashqari alangada portlash xususiyatiga ega. Laboratoriya xalatda bo'lish shart. Zaxarli va o'yuvchi ishqor, kislota moddalari bilan ishlaganda ehtiyot choralari qo'llash shart. Laboratoriya stollarida shaxsiy buyumlarni qo'yish, ustki kiyimlarni ilishva oyoq kiyimlarni qoldirish mumkin emas.

Eritmalarni qizdirish jarayonida probirkaning boshi devor tomonga qaratilishi lozim. Suvda yaxshi erimiydigan va probirkada ozroq suv qolganda eritma toshib uchishi extimoli mavjud. Organik modda qatlami ostidagi suv qaynab otilish extimoli mavjud. Shuning uchun probirka bosh qismini iloji boricha xech kim yo‘q tomonga qaratiladi.

Zaxarli xidli moddalar bilan ishlaganda xavo tortuvchi uskuna tagida ish bajarilishi lozim.

Idishlarni quritish shkafida 110⁰-140⁰ C da quriguncha qoldiriladi va usha erda sovutiladi. Olovli spirtovka yoki elektroplitkada idishlarni quritish man etiladi.

Savollar, masala va misollar

1. Izoalloksazin xosilalari tahlili mohiyatini tushuntiring.
2. Riboflavin dori moddasuni DF bo‘yiha tahlilini bajaring.
3. Riboflavin mononukleotid dori moddasini miqdorini SF usulida aniqlang
4. Riboflavin dori moddasini tibbiyotda ishlatilishi

Foydalanilgan adabiyotlar

1. Беликов В.Г Фармацевтическая химия, М., Высшая школа, 2008 г..
2. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.1. Общие методы анализа, М., Медицина, 1987.
3. Государственная фармакопея СССР XI-издание, вып.2. Общие методы анализа. Лекарственное растительное сырье, М., Медицина 1990.
4. Государственная фармакопея СССР X-издание, М., Медицина, 1968.
5. Ibodov A.Yu. A.N. Yunusxo‘jaev, Q.A. Ubaydullaev Farmatsevtik kimyo 1, 2-qism, Toshkent, “Voriz- nashriyot”, 2011 y.
6. Farmatsevtik kimyo fanidan ma’lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. Toshkent, «Extremum press», 2010
7. Лабораторные работы по фармацевтической химии /Под редакцией В.Г.Беликова/, М., Высшая школа, 1989.
8. Международная фармакопея, 3-е изд., Женева, 1981.
9. Методы анализа лекарств /Н.П.Максютина, Ф.Е.Каган, Л.А.Кириченко и др./, К., Здоровья, 1984.
10. Фармацевтическая хімія /За загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Хархіе, НФаУ, Золоті сторіпки, 2002.
11. Фармацевтичний аналіз /за загальною редакцією проф. П.О.Безуглого/, Харюв, НФаУ «Золоті сторіпки», 2001.

I. NAMUNAVIY DASTUR

**O‘ZBEKISTON RESPUBLIKASI
OLIV VA O‘RTA MAXSUS TA‘LIMI VAZIRLIGI**

Ro‘yxatga olindi:

№ BD-3.16

201 8 yil "18" 08



**FARMATSEVTIK KIMYO
FAN DASTURI**

Bilim sohasi: 500 000 - Sog‘liqni saqlash va ijtimoiy ta‘minot
Ta‘lim sohasi: 510 000- Sog‘liqni saqlash
Ta‘lim yo‘nalishi: 5510500- Farmatsiya (turlari bo‘yicha)
5510500- Farmatsiya (Farmatsevtik tahlil)
5111000- Kasb ta‘limi (5510500- Farmatsevtika ishi)
5510600- Sanoat farmatsiyasi (turlari bo‘yicha)
5310901 – Metrologiya, standartlashtirish va mahsulot sifati menejmenti (dori vositalari)

Toshkent – 2018

O'zbekiston Respublikasi Sog'liqni saqlash vazirligining 201__ yil «__» ____
dagi «__» –sonli buyrug'ining ____ - ilovasi bilan fan dasturi ro'yxati tasdiqlangan.

Fan dasturi Sog'liqni saqlash vazirligining Tibbiyot ta'lim muassalararo
Muvofiqlashtiruvchi uslubiy Kengashning 201__ yil «__» ____dagi «__» –sonli
bayonnomasi bilan maqullangan.

Fan dasturi Sog'liqni saqlash vazirligining Toshkent farmatsevtika
instituti tomonidan ishlab chiqildi.

Tuzuvchilar:

X.Q. Olimov– farmatsevtik kimyo kafedrası mudiri

N.T.Zaripova- Farmatsevtik kimyo kafedrasining assistenti.

Taqrizchilar:

M.A. Tojiev – Toshkent farmatsevtika instituti farmatsevtlar malakasini oshirish
fakulteti, farmatsevtika fanlari doktori, professor.

A.F. Do'smatov–“Dori vositalari, tibbiy buyumlar, tibbiy texnika ekspertizasi va
standartizatsiyasi davlat markazi” Davlat Unitar Korxonasi farmakopeya qo'mitasi
raisi, f.f.d.

Fan dasturi Oliy va o'rta maxsus, kasb-hunar ta'limi yo'nalishlari bo'yicha
O'quv-uslubiy birlashmalar faoliyatini Muvofiqlashtiruvchi Kengashning
201__ yil“__” ____dagi ____ -sonli bayonnomasi bilan ma'qullangan.

I.O'quv faninig dolzarbligi va oliy kasbiy ta'limdagi o'rni

O'zbekiston Respublikasining «Ta'lim to'g'risida»gi qonuni va «Kadrlar tayyorlash milliy dasturi»ga muvofiq yuqori darajada ma'naviy va ahloqiy sifatlarga ega bo'lgan malakali kadrlarni tayyorlash ilmiy asoslangan, xalq manfaatlariga javob beruvchi dasturni ishlab chiqishni taqozo etmoqda.

Mazkur tayyorlangan dastur O'zbekiston Respublikasi Prezidentining "O'zbekiston Respublikasini yanada rivojlantirish bo'yicha harakatlar strategiyasi to'g'risida"gi 2017 yil 7 fevraldagi PF-4947-son farmoni va O'zbekiston Respublikasi Oliy va o'rta maxsus ta'lim vazirligining "O'zbekiston Respublikasi Prezidentining 2017 yil 13 fevraldagi 81- sonli buyrug'ida belgilangan vazifalar hamda xorijiy adibiyotlardan foydalanilgan holda qayta ishlab chiqildi.

Farmatsevtik kimyo fani yuqori malakali dorishunos-mutaxassislarni tayyorlashda etakchi fanlardan biri bo'lib, u dori moddalarini olish yo'llarini, fizikaviy va kimyoviy xossalarini, ularning kimyoviy tuzilishi bilan kishi organizmiga bo'lgan ta'siri orasidagi munosabatlarni hamda dori moddalarining sifatini nazorat qilish (tahlil) usullarini va saqlash shart-sharoitlarini o'rgatadi. Yosh mutaxassis, farmatsiyaning qaysi sohasida ishlashidan qat'iy nazar, u albatta dori vositalarining fizikaviy va kimyoviy xossalarini mukammal bilgan holda, ularning sifat nazorati, qadoqlash, saqlash va manzilga etkazish kabi shart-sharoitlarga doir masalalarni to'g'ri va tez hal qila bilishi lozim.

II. Fanning maqsadi va vazifalari

Fanni o'rganishdan maqsad – talabalarni dori vositalarining tabiiy xom ash'yo va sintez usuli bilan olinishi, ularni izlab topish va tibbiyot amaliyotiga qo'llash jarayonidagi tashkiliy va amaliy muammolarini hal qilish, ularning kimyoviy tuzilishi bilan biologik faolligi orasidagi bog'liqlik qonuniyatlari, chinligini aniqlashning kimyoviy, fizikaviy va fizik-kimyoviy usullari, tarkibidagi xususiy va umumiy yot aralashmalarni aniqlashning farmakopeyaviy usullari, dori moddasi va dori preparati miqdoriy tahlilining xususiy va umumiy tamonlari, barqarorligini oshirish, yaroqlilik muddati va saqlash sharoitlarini belgilash, farmakokinetikasi, biotransformatsiyasi va metabolitlarini aniqlash bo'yicha yo'nalish profiliga mos bilim, ko'nikma va malakani shakillantirishdir.

Fanning vazifasi - talabalarga dori vositalarini izlab topish, ularning kimyoviy tuzulishini aniqlashtirish, tibbiyot amaliyotiga joriy etish, sifatini baholash, nazorat qilish va standartlash, axolini bezarar va samarali dori

vositalari bilan ta'minlashda qo'llaniladigan farmakopeyaviy tahlil usullarini o'rgatishdan iborat. Shuningdek qalbakilashtirilgan dori vositalaridan iste'molchini muxofaza qilish maqsadida, ularning sifatini tez va ishonchli nazorat qila olish va buning uchun dunyo farmatsevtikasida qo'llanilayotgan zamonaviy usullar va meyoriy hujjatlarni etarli darajada egallagan raqobatbardosh mutaxassislarni tayyorlashdir.

Fan bo'yicha talabalarning bilimi, ko'nikma va malakalariga quyidagi talablar qo'yiladi.

Talaba:

- farmatsevtik kimyo fani, tarixi va vazifalari;
- dori moddalarning kimyoviy tuzilishi va tasniflanishi;
- dori moddalarini olinish usullari;
- davlat farmakopeyasi, vaqtincha farmakopeya maqolalari, farmakopeya maqolalarining tuzilishi;
- dori moddalar chinligini aniqlashning umumiy va xususiy tahlil usullari;
- dori vositalari tarkibidagi yot aralashmalarni aniqlash usullari;
- dori vositalari miqdoriy tahlilining umumiy usullari;
- dori vositalari tahlilida qo'llaniladigan kimyoviy va fizikaviy usullar

haqida tasavvurga ega bo'lishi;

- dori moddalarning tasvirlanishi va eruvchanligini MX asosida aniqlash;
- dori vositalarini chinligini MX asosida aniqlash;
- dori moddalar tahlilida qo'llaniladigan etalon eritmalar, ularni MX asosida tayyorlash va ulardan yot aralashmalarni, loyqalik va ranglilik darajasini aniqlash;
- dori moddalar fizik konstantalarini (suyuqlanish, qaynash va qotish xaroratlari, zichlik, pH, solishtirma og'irligi, solishtirma burish burchagi) MX asosida aniqlash;
- farmatsevtik tahlilda qo'llaniladigan indikatorlar, titrlangan eritmalar tayyorlash va titrini MX asosida aniqlash;
- dori vositalarining fizik konstantalarini aniqlashning farmakopeyaviy tahlil usullari;
- turli guruhga mansub bo'lgan dori moddalarining miqdorini aniqlashning kimyoviy tahlil usullari;
- organik tuzilishga ega bo'lgan dori vositalarining fizikaviy tahlil usullari;
- dori preparatlari va dori shakllarining fizik-kimyoviy tahlil usullarini ***bilishi va ulardan foydalana olishi;***
- noorganik va organik tuzilishga ega bo'lgan dori vositalarining funksional guruhlari bo'yicha chinligini aniqlashning farmakopeyaviy usullaridan;
- noorganik va organik tuzilishga ega bo'lgan dori vositalarining tozaligini aniqlashning farmakopeyaviy tahlil usullaridan;

- dori moddalarning miqdorini aniqlashda qo'llaniladigan kimyoviy usullardan (suvli va suvsiz sharoitda kislota – asos titrlash, yodometrik, permanganatometrik, nitritometrik, kompleksometrik, argentometrik va b. usullar) foydalanish;
- dori vositalarining sifatini baholashda qo'llaniladigan refraktometrik, fotoelektrokolorimetrik, spektrofotometrik va xromatografik usullardan foydalanish *ko'nikmalariga ega bo'lishi kerak.*

III. Asosiy nazariy qism (ma'ruza mashg'ulotlari)

I QISM. UMUMIY FARMATSEVTIK KIMYO

1.1- mavzu. Kirish. Farmasevtik kimyo fanining mohiyati, maqsad va vazifalari.

Farmasevtik kimyoning tuzilishi, nazariy asoslari, ob'ektlari va terminologik tizimi. Zamonaviy farmatsevtik kimyoning qisqacha tarixi, vazifalari va muammolari. Dori vositalarni olish usullari. Dori moddalarining sifatini baholash va nazorat qilish. Farmatsevtik maxsulotlarni reglamentlovchi asosiy me'yoriy xujjatlar. Dori moddalarining sifatini baholashning asosiy bosqichlari va usullari. Dori vositalarining sinflanishi va farmatsevtik substansiyalarning olinish manbalari. Dori vositalarining sifatini baholashda qo'llaniladigan farmakopeyaviy standartlar.

1. 2-mavzu. Dori vositalarining umumiy farmakopeyaviy taxlil usullari

Dori moddalarining umumiy farmakopeyaviy tahlil usullari. Dori moddalarning tasvirlanishi va eruvchanligini aniqlash usullari. Dori moddalari ning chinligini aniqlashning xususiy va umumiy usullari. Umumiy va xususiy yot moddalarni aniqlash usullari. Uchuvchan moddalar va suvni aniqlash usullari. Dori moddalarning suyuqlanish va qaynash haroratini aniqlash. Dori moddalari va ularning eritmalarini zichligini aniqlashning farmakopeyaviy usullari. Dori moddalari ning pH, kislotalik va ishqoriyligini aniqlash. Qulni aniqlashning farmakopeyaviy usullari.

1. 3 -mavzu. Dori moddalari miqdorini aniqlash usullari.

Farmatsevtik tahlilda qo'llaniladigan reaktivlar, indikatorlar, titrlangan, buyfer. eritmalarini tayyorlash va titrini aniqlash usullari. Dori moddalarning miqdorini aniqlashda qo'llaniladigan kimyoviy usullar (kislotali – asosli titrlash, yodometrik, permanganatometrik, nitritometrik, kompleksometrik va b.

usullar). Dori moddalarning miqdorini aniqlashda qo'llaniladigan fiziko-kimyoviy usullarning qo'llanilishi (Refraktometriya, поляриметрия, spektrofotometriya va fotoelektrokolorimetriya usullari).

II QISM. MAXSUS FARMATSEVTIK KIMYO. NOORGANIK TUZILISHIGA EGA BO'LGAN DORI MODDALAR

2.1 -mavzu. s, p, d-elementlari hosilalari - dori vositalarining olinishi va tahlili

IIA va IA gurux S-elementlari dori vositalarining olinishi va tahlili (kaliy va natriy xlorid, natriy gidrokarbonat, litiy karbonat, magniy oksid va magniy sulfat, kalsiy xlorid va kalsiy sulfat, bariy sulfat). d-elementlar dori vositalarining tahlili (rux oksidi, rux sulfat, mis sulfat, kumush nitrat, protorgol, kollargol). VIIA - IIIA gurux p-elementlari dori vositalarining tahlili (natriy va kaliy bromid, natriy va kaliy yodidlar, yod, 5-10% yodning spirtli, xlorid kislotasi). Ularning olinishi va sifatiga qo'yilgan talablar.

2.2 -mavzu. Halkogenlar, bor, azot, vismut va alyuminiy birikmalari. Diagnostika uchun qo'llaniladigan dori vositalari

Halkogenlar guruhiga kirgan dori vositalari (kislorod, peroksidlar, tozalangan va in'ektsiya uchun suv, natriy tiosulfat). Bor, azot, vismut va alyuminiy birikmalari (bor kislotasi va borax, natriy nitrit, vismut subnitrat, alyuminiy fosfat). Diagnostika uchun qo'llaniladigan dori vositalari (radiofarmatsevtik preparatlar). Ularning olinishi va sifatiga qo'yilgan talablar.

III QISM. MAXSUS FARMATSEVTIK KIMYO. ORGANIK TUZILISHIGA EGA BO'LGAN DORI MODDALAR

3.1-mavzu. Uglevodorodlar, atsiklik alkanlarning galogen xosilalar, spirtlar, aldegidlar va uglevodlarning tibbiyotda qollaniladigan preparatlari

Uglevodorodlarning galogenli xosilalari (xloretill, yodoform, ftorotan). Atsiklik alkanlar galogen xosilalari (galotan). Spirtlar (etil spirit va glitsirin) va ularning efirlari (narkoz uchun efir va nitroglitserin), aldegidlar (formaldegid, metenamin va xloralgidrat). Uglevodlar asosidagi dori vositalari (glyukoza, lactoza, saxaroza, galaktoza, kraxmal) . Ularning olinishi, tahlili, ishlatilishi va saqlanishi.

3.2-mavzu. Alifatik karbon kislotalar, alifatik aminokislotalar guruhiga kirgan dori vositalari

Karbon kislotalar va ularning tibbiyot amaliyotida qo'laniladigan preparatlari (kaliy atsetat, kalsiy laktat, natriy sitrat, kalsiy glyukonat, askorbin kislotasi, kalsiy pangamat va kalsiy pantotenat). Alifatik aminokislotalar (glyutamin kislotasi, aminokapron kislotasi, amonolon metionin, sistein, atsetil sistein). Ularning olinishi, tahlil usullari tahlili, ishlatilishi va saqlanishi.

3.3-mavzu. Betalaktam qatori antibiotiklar –penitsillinlar va sefolosparinlarning dori vositalari

Betalaktam penitsillinlar qatori dori vositalari va ularning o'ziga xos tomonlari (benzilpenitsillinning natriy va kaliyli tuzlari, fenoksimetilpenitsillin, ampitsillin). Sun'iy sefalosporinlar va ularning rezistentligi (sefalekssin, sefalotin, sefaloridin va b.) . Ularning olinishi, tahlil usullari tahlili, qo'llanilishi va saqlanishi.

3.4-mavzu. Aminoglikozidlar va makrolid antibiotiklar

Aminoglikozidlar (streptomitsin sulfat, kanamitsin, gentomitsin, amikotsin, eritromitsin, azitromitsin) va ularning kimyoviy tuzilishi. Tasniflanishi. Ularning olinishi, chinligi, tozaligi va miq'dorini aniq'lash usullari. Dori shakillari. Qo'llanilishi va saqlanishi.

3.5-mavzu. Alifatik tsiklik birikmalarning tibbiyotda qo'laniladigan hosilalari

Adamantan hosilalari (remantadin, medantan). Ularning stereoizomeriyasi. Terpenlar, monotsiklik va bitsiklik terpenlar. Terpingidrat, kamfora, mentol, validol, bromkamfora, sulfokamfora, retsinol atsetat. Sifatini nazorat qilish usullari. Tetraterpenlar. A gurux vitaminlari. Ularning olinishi, chinligi, tozaligi va miq'dorini aniq'lash usullari. Dori shakillari. Qo'llanilishi va saqlanishi.

3.6-mavzy. Aromatik birikmalar. Fenollar, aminofenollar, xinonlar va ularning xosilalari

Fenollar va ularning xosilalari (fenol, timol, rezorsin). Ularning sifatiga qo'yilgan talablar. Tetrasiklinlar-aromatik antibiotiklar. Ularning amfoterlik va izomerlanish xossalari. Paraaminofenollar (paratsetamol, fenatsetin). Naftahinonlar (vitamin K, menadion, fitomenadion, oksalin). Ularning olinishi, chinligi, tozaligi va miq'dorini aniq'lash usullari. Dori shakillari. Qo'llanilishi va saqlanishi.

3.7-mavzy. Aromatik karbon kislotalar va ularning tibbiyot amaliyotida qo'laniladigan hosilalari

Aromatik kislotalar (benzoy va salitsil kislota) va ularning natriyli tuzlari. Salitsil kislota va uning amidlari (salitsilamid, oxafenamid). Salitsil kislota murakkab efirlari (atsetil salitsil kislota, metilsalitsilat, fenisalitsilat). Tahlil usullari. birikmalarining kislota-asos xossalari. Ularning olinishi, chinligi, tozaligi va miq'dorini aniq'lash usullari. Dori shakillari. Qo'llanilishi va saqlanishi.

3.8-mavzy. Aromatik aminokislotalar va ularning hosilalari

Aromatik aminokislotalar guruxiga kirgan dori vositalari. Para-aminobenzoy kislota hosilalari. Anestezin, prokain (novokain), tetrakain (dikain), prokainamid (novokainamid), metoklopramid. Ularning tuzilishi va farmakologik tasiri o'rtasidagi bog'liqligi. Diazotirlash reaksiyasi. Trimekain, lidokain (ksikain), bupivakain. Para-aminosalitsil kislota hosilalari (bepask, pask). Orto-aminobenzoy va orto-aminofenilatsetat kislotalarining hosilalari (mefenamin kislota va natriyli tuzi, diklofenak-natriy (voltaren)). Ularning olinishi, chinligi, tozaligi va miq'dorini aniq'lash usullari. Dori shakillari. Qo'llanilishi va saqlanishi.

3.9–mavzy. Arilalkilaminlar, gidroksifenilalkilaminlar, nitrofenilalkilaminlar guruhiga kirgan dori moddalari

Arilalkilamin hosilalari. Ularning "tuzilishi - farmakologik faollik" o'rtasidagi bog'liqligi. Tavsiflanashi. Gidroksifenilalkilaminlar (adrenalin hidroxloridi - epinefrin, noradrenalin hidroxloridi, dopamine, izadrin hidroxloridi, fenoterol hidrobromidi, salbutamol, verapamil hidroxloridi, efedrin hidroxloridi, anaprillin). Nitrofenilalkilamin va aminodibromarilalkilaminlar hosilalari (xloramfenikol-levomitsetin, bromgexsin hidroxloridi, ambroksol hidroxloridi).

Gidroksiarilalifatik aminokislota va yod atomini saqlovchi arilalifatik kislota hosilalari (levodopa, metildopa, triyodtironin (liotironin natriy), levotiroksin natriy).

Gidroksipropanolaminlar hosilalari (metoprolola tartrat, fluoksetin hidroxlorid). Oksidlanish, cho'ktirish, kompleks xosil qilish reaksiyalari. Kislorod oqimida kuydirish usuli. Ularning olinishi, chinligi, tozaligi va miq'dorini aniq'lash usullari. Dori shakillari. Qo'llanilishi va saqlanishi.

3.10–mavzy. Benzolsulfanilamidlar guruhi va ularning hosilalari

Antibakterial benzolsulfanilamidlar-sulfanilamidlar guruhiga kirgan dori moddalar (streptotsid, sulfatsil natriy, ftalazol, sulfadimetoksin, sulgin, urosulfan, ftazin va b.). Gipoglikemik benzolsulfanilamidlar (karbutamid-bukabon, xlorpropamid, tsiklamid, gliklazid, glibenklamid). Ularning amfoterlik xossalari. Olinishi, chinligi, tozaligi va miq'dorini aniq'lash usullari. Dori shakillari. Qo'llanilishi va saqlanishi.

3.11–mavzy. Diuretik va antiseptic xususiyatli benzolsulfanilamidlar

Diuretik benzolsulfanilamidlar (furosemid, gidroxlorotiazid-dixlotiazid, oksodolin, bumetonid). Antiseptic xususiyatli benzolsulfanilamidlar (xloramin B, galazon-pantotsid). Ularning olinishi, chinligi, tozaligi va miq'dorini aniq'lash usullari. Qo'llanilishi va saqlanishi.

3.12–mavzy. Steroid qator birikmalarining tibbiyotda qoʻlaniladigan hosilalari. Gormonlar

Gormonlar. Gestogen gormonlar va ularning sintetik hosilalari (pregnin, progesteron). Anabolik steroidlar- androgenlar va ularning yarim sintetik hamda sintetik dori moddalari (testosteron propionat, metiltestosteron, fenobolin, metandrostenolon, metilandrostandiol). Kortikosteroidlar (buyrak usti bez postlogʻi gormonlari) - kortizon atsetat, gidrokortizon atsetat, dezoksikortikosteron atsetat, prednizalon, prednizon, deksametazon, sinaflan). Estrogenlar va ularning sintetik dori moddalari (estradiol dipropionat, etinilestradiol, dietilstilbestrol). Umumiy va xususiy taxlil usullari.

3.13–mavzy. Steroid qator birikmalarining tibbiyotda qoʻlaniladigan hosilalari. Kardenolidlar. Vitamin D gurux dori moddalari

Tsiklopentanopergidrofenantren hosilalari. Kimyoviy tuzilishi boʻyicha siniflanishi. Ularning seteriokimyosi. Ularning kimyoviy tuzilishi va farmakologik tasiri oʻrtasidagi farqi. D guruh vitaminlari (ergokaltsiferollar, holikaltsiferol, oksidevit). Kardenolidlar (yurak glikozidlari-digitoksin, stofantin K, digoksin). Yurak glikozidlari molekula tuzilishidagi qand qismini, steroid va besh aʼzoli toʻyinmagan lakton halqansini aniqlash usullari. Umumiy va xususiy tahlil usullari. Turgʻunligi. Qoʻllanilishi va saqlanishi.

3.14-mavzu. Geterotsiklik birikmalar. Nitrofuran guruhiga kiruvchi dori vositalari

Tabiiy va sintez yoʻli bilan olingan geterotsiklik birikmalar. Geterotsiklik dori moddalari. Ularning tasniflanishi. Kislorod saqlagan geterotsiklik birikmalar. Furan va nirofuranning tibbiyotda ishlatiladigan hosilalari: nitrofural - furatsillin, furadonin, furazolidon, furagin, grizeofulvin. Olinishi, sifatiga qoʻyilgan talablar, umumiy va xususiy tahlil usullari. Qoʻllanilishi va saqlanishi.

3.15-mavzu. Benzopiran hosilalari turkumiga kiruvchi dori preparatlari

Kumarinlar. 4-oksikumarin q'ator preparatlari. Neodikumarin, fepramaron, nitrofarin, varfarin. Xroman xalqasini saqlagan birikmalar. E gurux vitaminlari, tokoferol atsetat. Fenilxroman hosilalari (flavonoidlar)- kvartetsetin, rutin, tahlil usullari. Olinishi. Sifatiga qo'yilgan talablar, tahlil usullari va saqlanishi.

3.16-mavzu. Pirrol va pirrolizidin qator dori moddalari

Pirrol va pirolizidin qator dori moddalari. Pirrolidin hosilalari- linkomitsin hidroxlorid, pirotsetam (Nootropil). Pirrolning makrotsiklik hosilalari. Sianokobolamin (Vitamin B₁₂), oksikobolamin, kobamamid. Kimyoviy tuzilishi. Korrin halqasi. Pirolizidin hosilalari-platifillin hidrotartrat. Olinishi. Sifatiga qo'yilgan talablar. Chinligi, tozaligi va miq'dorini aniq'lash usullari. Qo'llanilishi va saqlanishi.

3.17-mavzu. Indol hosilalari bo'lgan dori moddalari

Indolalkilamin hosilalari bo'lgan dori moddalar. Indometatsin, triptofan, sumatriptan suksinat, tropisetron hidroxloridi, indapamid, serotonin adipinat. Dibenzopirrol (yoximbin) hosilalari (rauvolfiya alkaloidlari) – rezerpin, vinpotsetin, ondansetron hidroxloridi. Lizergin kislotasining hosilalari (shox kuya alkaloidlari) ergometrin maleat, ergotamin tartrat. Ezerolin hosilalari fiziostigmin salitsilat va uning sintetik o'rinbosari prozerin. Strixnin guruh moddalar-strixnin nitrat, sekurin nitrat. Ezerolin hosilalari-fizostigmin salitsilat, prozerin. Sifatiga qo'yilgan talablar, tahlil usullari.

3.18-mavzu. Pirazol, imidazol, imidazolin va 1,2,3-triazol hosilalari

Pirazol hosilalari: antipirin, amidopirin, analgin, butadion. Imidazol hosilalari: pilokarpin hidroxloridi (tabiiy preparat-alkaloid), metronidazol, ketokonazol, klotrimazol, gistamin hidroxloridi, omeprazol, domperidon (sintetik birikmalar). Benzoimidazol hosilasi - dibazol. Imidazolin hosilasi - klofelin, naftizin, galazolin (ksilometazolin). 1,2,3-triazol hosilasi- flukanazol (diflukan). Olinishi, sifatiga qo'yilgan talablar, umumiy va xususiy tahlil usullari. Ularning qo'llanilishi va saqlanishi.

3.19-mavzu. Piridin qator dori moddalari

Piridinining tabiiy va sintetik hosilalari. Piridoksin gidrokslorid - vitamin B₆, piridoksal fosfat, piriditol, parmidin, korifar (fenigidin), emoksipina gidrokslorid . Piridinining digidrohosalalari: amlodipin bezilat, felodipin, nifedipin. Olinishi, sifatiga qo'yilgan talablar, umumiy va xususiy tahlil usullari. Ularning qo'llanilishi va saqlanishi.

3.20-mavzu. Nikotin kislotasi va izonikotin kislotasining (piridin – 4 karbon kislotasi) gidrazidi hosilalari

Nikotin (piridin - 3 karbon) kislotasining hosilalari: nikotin kislotasi, uning amidi va dietilamidi, nikodin, koamid, feramid. Izonikotin kislotalarining (piridin – 4 karbon kislotasi) gidrazidi asosida olingan dori moddalar. Izoniazid, ftivazid. Nialamid, metazid. Olinishi, sifatiga qo'yilgan talablar, umumiy va xususiy tahlil usullari. Ularning qo'llanilishi va saqlanishi.

3.21-mavzu. Piperidin guruxiga kirgan dori moddalari

Piperidin qator dori moddalari. Trimeperidipi gidroksloridi (promedol), loperamid gidroksloridi, loratadin, ketotifen fumarat, fentanil tsitrat. Piperazin xosilasi - tsinnarizin.

Xinuklidin hosilalari. Atseklidin, oksilidin, fenkarol, kvalidil, imexin. Olinishi, sifatiga qo'yilgan talablar, umumiy va xususiy tahlil usullari. Ularning qo'llanilishi va saqlanishi.

3.22-mavzu. Atropinning tibbiyotda ishlstiladigan xosilalari

Tropan alkaloidlari. Ularning tavsiflsnishi. Atropin sulfat, gomotropin hidrobromid, giostsin hidrobromid, skopolamin hidrobromid, tropatsin, aprofen, tropafen. Kokain gidroksloridi. Sifatini va miqdorini baholashdagi umumiy va xususiy bo'lgan reaksiyalar. Saqlash sharoiti.

3.23-mavzu. Xinolin qator dori moddalari

Xinolin hosilalarining tasnifi. Xinolin 4 - hosilalari: xinin gidroxlid, xinidin sulfat, xinin sulfat. 4 - aminoxinolin hosilalari: xloroxin sulfat (xingamin), trixomonotsid. 8-gidroksixinolin (oksin) hosilalari: xinozol, klinoxinol (enteroseptol), nitroksolin (5-NOK). Xinolon 4 - hosilalari: naliksid kislotasi, oksolin kislotasi, ofloksatsin. Olinishi, sifatiga qo'yilgan talablar, umumiy va xususiy tahlil usullari. Ularning qo'llanilishi va saqlanishi.

3.24-mavzu. Izoxinolin hosilalari

Izoxinolin qator dori moddalari. Benzilizoxinolinning hosilalari: papaverin gidroxlid va shu ta'siriga ega bo'lgan sintetik o'rinbosari - drotoverin gidroxlid (NO-SHPA). Sifatiga qo'yilgan talablar, umumiy va xususiy tahlil usullari.

Fenantrenizoxinolin hosilalari(alkaloidlar): morfin gidroxlid, kodein fosfat, etilmorfin gidroxlid. Morfinanning yarim sintetik hosilalari - apomorfin gidroxlid, naltrekson gidroxlid, nalokson gidroxlid digidrat, glautsin gidroxlid. Sifatiga qo'yilgan talablar, tahlil usullari. Saqlanishi.

3.25-mavzu. Pirimidin 2.4-dion guruxiga kirgan dori vositalari

Pirimidin 2.4-dion (uratsil) hosilalari. Ularning laktam-laktim tautomeriyasi. Metiltiouratsil, ftoruratsil, tegafur. Pirimidin nukleozidi: zidovudin, stavudin, ftorafur, kaliy orotat. Olinishi, sifatiga qo'yilgan talablar, umumiy va xususiy tahlil usullari. Ularning qo'llanilishi va saqlanishi.

3.26-mavzu. Pirimidin 2.4.6 - trion hosilalari

Pirimidin 2.4.6 - trion hosilalarining kimyoviy tuzilishidagi oziga xos tomonlari. Ularning tuzilishi va farmakologik tasiri o'rtasidagi bog'liqligi. Barbitur kislota va uning natriyli hosilalari: barbital, fenobarbital, etaminal natriy, geksenal,

barbamil, thiopentalnatriy benzonal. Geksamidin. Olinishi, sifatiga qo'yilgan talablar, umumiy va xususiy tahlil usullari. Ularning qo'llanilishi va saqlanishi.

3.27-mavzu. Pirimidin-tiazol, pteridin va izoalloksazin guruxiga kirgan dori vositalari

Pirimidin - tiazol hosilalari. Pirimidin - tiazol B₁ - guruxi vitaminlarining asosi. Tiamin xlorid, tiamin bromid, kokarboksilaza, fosfotiamin, benfotiamin. Olinishi. Sifatiga qo'yilgan talablar, tahlil usullari.

Pteridin (1,3,5,8-tetraazanaftakin) guruxi dori moddalari- fol kislotsi, metotreksat, folinat kaltsiy.farmakopeyaviy taxlili.

Izoalloksazin qator dori vositalari-riboflavin, riboflavin mononukleotid. Riboflavinning farmakologik tasir mexanizmi. Olinishi, sifatiga qo'yilgan talablar, umumiy va xususiy tahlil usullari. Ularning qo'llanilishi va saqlanishi.

3.28-mavzu. Purinning tibbiyotda qollaniladigan dori vositalari. Purin nukleozidlari va purinning sintetik xosilalari

Purinning 7H-hosilalari (ksantinlar). Kofein, kofein-benzoat-natriy, teofillin, teobromin, ksantinol nikatinat, eufillin, diprofillin. Olinishi. Sifatiga qo'yilgan talablar, tahlil usullari.

Purin nukleozidlari-purinning 9H-hosilalari: adenozid –3– fosfat kislotsi, nozin, atsiklovir, riboksin.

Gipoksantinining antimetabolitlari (sintetik hosilalar) - merkaptopurin, allopurinol, azotioprin, fopurin. Sifatiga qo'yilgan talablar va tahlil usullari. Olinishi, sifatiga qo'yilgan talablar, umumiy va xususiy tahlil usullari. Ularning qo'llanilishi va saqlanishi.

3.29-mavzu. Fenotiazin va akridinning tibbiyotda qollaniladigan dori vositalari

Fenotiazin hosilalari. Aminazin, propazin va ftorfenazin. Atsillangan fenotiazin hosilalari: etmozin, etatsizin. Sifatiga qo'yilgan talablar, tahlil usullari.

Akridin hosilalari: etakridin laktat, akrihin. Ularning olinishi, sifatiga qo'yilgan talablar, umumiy va xususiy tahlil usullari. Qo'llanilishi va saqlanishi.

3.30-mavzu. Azepin, benzodiazepin va oksazin hosilalari

Azepin hosilalari: karbomazepin, imizin

Benzodiazepin hosilalari - xlordiazepoksid, diazepam (seduksen, sibazon), oksazepam, nitrozepam va fenozepam.

Oksazin hosilalari: azepin. Ularning olinishi, sifatiga qo'yilgan talablar, umumiy va xususiy tahlil usullari. Qo'llanilishi va saqlanishi.

IV. Laboratoriya mashg'ulotlar bo'yicha ko'rsatma va tavsiyalar

Laboratoriya mashg'ulotlar uchun quyidagi mavzular tavsiya etiladi:

1. Dori moddalarining umumiy farmakopeyaviy tahlil usullari. Dori moddalarni tasvirlanishi va eruvchanligini aniqlash. Dori moddalarini umumiy va xususiy sifat reaksiyalari.
2. Dori moddalar eritmalarining tiniqligi, loyqaligi va ranglilik darajasini aniqlash. Dori moddalarining tozaligini aniqlash. Ruxsat etilgan va etilmagan yot moddalar chegarasi.
3. Uchuvchan moddalar va suvni aniqlash usullari. kaliy bromid, kaltsiy laktat, natriy sitrat, natriy xlorid.
4. Dori moddalar suyuqlanish va qaynash haroratini aniqlash.. Terpingidrat, aspirin, streptosid, dibazol.
5. Dori moddalari pH, kislotalik va ishqoriyliligini aniqlash. kaliy bromid, natriy benzoat, natriy salitsilat, magniy sulfat, streptosid, glyukoza eritmasi.
6. Zollarni aniqlashning farmakopeyaviy usullari. Dori moddalari va ularning eritmalarini zichligini aniqlashning farmakopeyaviy usullari. Natriy gidrokarbonat, magniy sulfat, magniy oksidi, rux sulfat, glyukoza, salitsil kislotasi.
7. Farmatsevtik tahlilda qo'llaniladigan indikatorlar, titrlangan eritmalar tayyorlash va titrini aniqlash. Trilon B, natriy nitrit, kaliy bromate, natriy tiosulfat, natriy ishqori eritmaları.
8. Dori moddalarning miqdorini aniqlashda qo'llaniladigan kimyoviy usullar (kislotali – asosli titrlash, yodometrik, permanganometrik, nitritometrik, kompleksonometrik va b. usullar). Kaltsiy glyukonat, anestezin.
9. Dori moddalarning miqdorini aniqlashda qo'llaniladigan fizikaviy usullar. Refraktometriya usuli. Glyukoza va magniy sulfat eritmaları.

10. Spektrofotometrik, fotoelektroklorimetrik, usullarning dori vositalari miqdorini aniqlashda qo'llanilishi. Levomitsetin, furadonin, riboflavin.
11. Tozalangan va in'ektsiya uchun ishlatiladigan suv tahlili.
12. Noorganik tuzilishga ega bo'lgan dori moddalar tahlili. Natriy gidrokarbonat, magniy sulfat, kaltsiy xlorid va kaltsiy laktat.
13. Halkogenlar, bor, azot, vismut va alyuminiy birikmalari tahlili. Peroksidlar, natriy tiosulfat.
14. Uglevodorodlar, atsiklik alkanlar galogen xosilalari, aldegidlar va uglevodlarning tibbiyotda qollaniladigan preparatlari tahlili. Formaldegid, urotropin, yodoform, glyukoza.
15. Alifatik karbon kislotalar tahlili. Kaltsiy glyukonat, Natriy sitrat, kaltsiy laktat, kaliy atsetat, askorbin kislota.
16. Alifatik aminokislotalar tahlili. Glyutamin kislota, metionin, glitsin.
17. Betalaktam antibiotiklar – penitsillinlar va sefolosparinlarning dori vositalari tahlili. Penitsillin, sefazolin.
18. Alifatik tsiklik birikmalarning tibbiyotda qo'laniladigan hosilalari tahlili. Mentol, validol, kamfora, bromkamfora, terpengidrat.
19. Aromatik birikmalar. Fenollar, paraaminofenol va uning hosilalari tahlili: fenol, paratsetamol, timol, tetratsiklin, rezortsin.
20. Aromatik karbon kislotalar va ularning tibbiyot amaliyotida qo'laniladigan hosilalari tahlili. Benzoy kislota, salitsil kislota, atsetilsalitsil kislota, fenilsalitsilat.
21. Aromatik aminokislotalar va ularning hosilalari tahlili. Anestezin, novokain, novokainamid, dikain.
22. Arilalkilaminlar, gidroksifenilalkilaminlar, nitrofenilalkilaminlar guruhiga kirgan dori moddalari tahlili. Levomitsetin, adrenalın gidrotartrat, noradrenalin gidrotartrat.
23. Benzolsulfanilamidlar guruhi va ularning hosilalari tahlili. Streptotsid, norsulfazol, ftalazol, sulgin, etazol.
24. Diuretik va antiseptik xususiyatli benzolsulfanilamidlar tahlili. Furosemid, pantosid, xloramin B.
25. Geterotsiklik birikmalar. Nitrofuran guruhiga kiruvchi dori vositalari tahlili. Furadonin, furazolidon, furatsilin.
26. Fenilxroman qator dori moddalar tahlili. Rutin, kvartsetin.
27. Pirazol hosilalari tahlili. Antipirin, amidopirin, butadion, metronidazol.
28. Imidazol, imidazolin va 1,2,3-triazol hosilalari tahlili. Dibazol, pilokarpin gidroxlorid.
29. Piridin qator dori moddalari. Piridin 3-karbon kislotalar tahlili. Nikotin kislota, nikotinamid, nikodin, koamid.
30. Piridin 4 - karbon kislotalar tahlili. Izoniazid, ftivazid, metazid, nialamid.

31. Xinolin qator dori moddalari. Xinolin - 4 xosilasi tahlili: xinin gidrokslorid, xinin digidrokslorid, xinin sulfat, xingamin, trixomanatsid, nitroksolin.
32. Izoxinolin xosilalari tahlili. Papaverin gidrokslorid, drotoverin gidrokslorid (no-shpa), apomorfin, glautsin gidrokslorid.
33. Pirimidin-tiazol xosilalari tahlili. Tiamin xlorid, tiamin bromid.
34. Pterin xosilalari tahlili. Fol kislota.
35. Izoalloksazin xosilalari tahlili. Riboflavin, riboflavin mononukleotid.
36. Purin xosilalari tahlili. Kofein, teobromin, eufillin, teofillin, kofein-benzoat natriy.

Laboratoriya mashg'ulotlar multimedia qurilmalari bilan jixozlangan laboratoriya xonalarida akademik guruxga bir professor-o'qituvchi tomonidan o'tkazilishi lozim. Mashg'ulotlar faol va interaktiv usullar yordamida o'tilishi, mos ravishda munosib pedagogik va axborot texnologiyalar qo'llanilishi maqsadga muvofiq.

Laboratoriya mashg'ulotlarda talabalar ma'ruza mavzulari bo'yicha olgan bilim va ko'nikmalarini vaziyatli masalalar, keyslar orqali yanada boyitadilar. Shu bilan birga, darslik va o'quv qo'llanmalar asosida talabalar bilimni mustahkamlashga erishish, tarqatma materiallardan foydalanish orqali talabalar bilimni oshirish, mavzular bo'yicha taqdimotlar va boshqalar tavsiya etiladi.

Fan bo'yicha kurs ishi

Курс иши фан мавзуларига тааллуқли масалалар юзасидан талабаларга якка тартибда тегишли топшириқ шаклида берилади. Курс ишининг хажми, расмийлаштириш шакли, баҳолаш мезонлари ишчи фан дастурида белгиланади. Курс ишини бажариш талабаларда фанга оид билим, кўникма ва малакаларни шакллантиришга хизмат қилади.

Курс иши учун тахминий мавзулар:

1. D gurux vitaminlar taxlili
2. Betalaktamidlar guruxi dori preparatlari taxlili
3. Furan guruxi dori preparatlari taxlili
4. Benzopiran guruxi dori preparatlari taxlili
5. Imidazol va imidazolin guruxi dori preparatlari taxlili
6. Piridin 3 karbon kislota guruxi va uning xosilalari bo'lgan dori preparatlari taxlili
7. Piridin 4 karbon kislota guruxi va uning xosilalari bo'lgan dori preparatlari taxlili
8. Barbitur kislota xosilalari taxlili
9. Xinolin guruxi dori preparatlari taxlili

10. Izoxinolin guruxi dori preparatlar taxlili

V. MUSTAQIL TA'LIM

1. Hozirgi zamon farmatsevtik kimyo fanining rivojlanish tarixi
2. Rivojlangan davlatlar farmokopiyalarida keltirilgan tahlil usullarini qiyoslash
3. Dori vositalarining miqdorini aniqlashning zamonaviy tahlil usullari
4. Farmatsevtik tahlilning noorganik dori vositalarining sifatini nazorat qilishdagi ahamiyati
5. Noorganik dori vositalarining sifatini nazorat qilishdagi fiziko-kimyoviy tahlil usullari
6. Uglevodorodlarning tahlilida xromatografiya usullarining qo'llanilishi
7. Evropa farmakopeyasining tarkibiga kirgan alifatik karbon kislotalar hosilalari va ularning tahlili.
8. Amerika farmakopeyasi tarkibiga kirgan Sintetik betalaktamidlar tahlili.
9. Aminoglikozidlarning tahlilida xromatografik usullarining qo'llanilishi.
10. Adamantanlar (remantadin, midantan) guruhiga kirgan dori moddalar taxlili va ishlatilishi.
11. Tetratsiklinlar guruhiga kirgan dori moddalarining sifatini baholashda qo'llaniladigan tahlil usullari.
12. Aromatik karbon kislotalar guruhiga kirgan dori moddalarining sifatini baholashda IQ- spektroskopiya usulining qo'llanilishi.
13. IQ- spektroskopiya usulining prokain gidrokslorid moddasi tahlilida qo'llanilishi.
14. Xiral dori vositalari.
15. Dori vositalar tahlilida konduktometriya usulining qo'llanilishi.
16. Dori vositalar tahlilida biologik tahlil usullarining qo'llanilishi.
17. Gormonlar chinligini aniqlashda IQ- spektroskopiya usulining qo'llanilishi.
18. Yurak glikozidlari miqdorini aniqlashning zamonaviy usullari.
19. Spektrofotometriya usulining nitrofuran hosilalari tahlilida qo'llanilishi
20. Rutin miqdorini aniqlashda YuSSX usulidan foydalanish.
21. UB-spektrofotometriya usuli yordamida B₁₂ chinligini aniqlash.
22. Ergoalkaloidlar hosilalarining tabiiy va sintetik dori vositalari.
23. Imidazolin hosilalari tahlilida suvsiz sharoitda kislota asos titrlash usulining qo'llanilishi.
24. Piridin qator dori vositalarining olinishi.

25. Vitamin PP guruh preparatlarining inson hayotidagi ahamiyati va olinish manbaalari.
26. Dori moddalarining polimorfizmi.
27. Piperidin birikmalari misolida rivojlangan farmakopeyalarning qiyosiy tahlili.
28. Evropa farmakopeyasi
29. AQShning farmakopeyasi
30. Vitamin B₁ning zamonaviy tahlil usullari.
31. Kalsiy folinat dori moddasining tahlil usullari.
32. Teofillin dori moddasini chinligini IQ-spektroskopiya usulida aniqlash.
33. Atsiklovir dori moddasining tahlili.
34. Prometazin gidroklorid dori moddasini zamonaviy usullarda tahlili.
35. Klozapin dori moddasi tahlilida zamonaviy IQ va UB-spektroskopiya usullarining qo'llanilishi.
36. Roman spektroskopiya usulini dori moddalari tahlilida qo'llanilishi.

Talabanning mustaqil ishi o'rganilayotgan mavzu yuzasidan kengaytirilgan ma'lumotlarni yig'ish, buning uchun axborot texnologiyalarining imkoniyatlaridan keng foydalanish, olingan ma'lumotlarni mustaqil ravishda ishlab chiqish va aniq dori vositasining sifatini nazorat qilishda qo'llay olishdan iborat bo'lib, uning turlari va shakllari turli ko'rinishda bo'lishi mumkin. Mustaqil ishga mo'ljallangan mavzular va topshiriqlar talabanning mustaqil ishini tashkil etish bo'yicha kafedrada ishlab chiqilgan va muntazam yangilanib boradigan uslubiy qo'llanmalarda keng yoritilgan.

Mustaqil ta'lim natijalari reyting tizimi asosida baholanadi. Uyga vazifalarni bajarish, qo'shimcha darslik va adabiyotlardan yangi bilimlarni mustaqil o'rganish, kerakli ma'lumotlarni izlash va ularni topish yo'llarini aniqlash, internet tarmoqlaridan foydalanib ma'lumotlar to'plash va ilmiy izlanishlar olib borish, ilmiy to'garak doirasida yoki mustaqil ravishda ilmiy manbalardan foydalanib ilmiy maqola va ma'ruzalar tayyorlash kabilar talabalarning darsda olgan bilimlarini chuqurlashtiradi, ularning mustaqil fikrlash va ijodiy qobiliyatini rivojlantiradi.

VI. Asosiy va qo'shimcha o'quv adabiyotlar hamda axborot manbaalari

Asosiy adabiyotlar

1. Ibodov A.Yu., A.N.Yunushodjaev, Q.A.Ubaydullaev. Farmatsevtik kimyo. Toshkent, «VORIS - NASHRIOT», 2011 I, 582 b
2. Ibodov A.Yu., A.N.Yunushodjaev, Q.A.Ubaydullaev. Farmatsevtik kimyo. Toshkent, «VORIS - NASHRIOT», 2011 II, 482 b
3. Q.A.Ubaydullaev va b. Farmatsevtik kimyo fanidan oquv qollanma. A.N.Yunusxodjaevning umumiy tahriri ostida.- Toshkent, «Yangi nashr» 2015, 480 b
4. Е.Н. Вергейчик. Фармацевтическая химия. М., «МЕДпресс-информ», 2016 г. С 444
5. Ashutosh Kar. Pharm. drug Analysis. Copyright © 2005, 2001, New Age International (P) Ltd., Publishers Published by New Age International (P) Ltd., Publishers. ISBN (13): 978-81-224-2718-9

Qo'shimcha adabiyotlar

6. Mirziyoyev Sh. M. "O'zbekiston Respublikasini yanada rivojlantirish bo'yicha harakatlar strategiyasi to'grisida"gi Farmoni. Toshkent.: O'zbekiston, 2017 yil 7 fevral.
7. Mirziyoyev Sh. M. O'zbekiston Respublikasi Prezidentining "Oliy ta'lim tizimini yanada rivojlantirish chora-tadbirlari to'grisida"gi qarori. Toshkent.: O'zbekiston, 2017 yil 20 aprel.
8. Mirziyoyev Sh. M. Tibbiyot sohasidagi islohotlar aholining hayotdan roziligi, el-yurtimiz taraqqiyotiga xizmat qilsin. **Sog'liqni saqlash tizimini yanada takomillashtirish, tibbiy xizmat sifati va samaradorligini oshirish, aholi salomatligini mustahkamlash, sifatli dori-darmon bilan ta'minlash borasidagi islohotlar tahliliga bag'ishlangan yig'ilishida so'zlagan nutqi.** Toshkent.: O'zbekiston, 2017 yil 18 oktyabr.
9. Mirziyoyev Sh. M. Buyuk kelajagimizni mard va olijanob xalqimiz bilan birga quramiz. – Toshkent.: O'zbekiston, 2017 y.
10. O'zbekiston Respublikasi Prezidentining 2017 yil 7 fevraldagi "O'zbekiston Respublikasini yanada rivojlantirish bo'yicha harakatlar strategiyasi to'g'risida" gi PF-4947-sonli Farmoni. O'zbekiston Respublikasi qonun hujjatlari to'plami, 2017 y., 6-son, 70-modda
11. Краснов Е.А., Омарова Р.А., Бошкаева А.К.. Фармацевтическая химия. Учебное пособие, М., Издательство «Литтерра» 2016г. С 351
12. The United States Pharmacopoeia, 2003.
13. Давлат Фармакопеяси XI нашр, Т. 1 М. 1987г. -336 b.
14. Давлат Фармакопеяси XI нашр, Т. 2 М. 1990 г. -398 b.
15. Арзамасцев А.П.и др. Фармацевтическая химия. М.: «Геотар-Мед», 2005.- 620 с.

16.Беликов В.Г. Фармацевтическая химия. –Москва. МЕДпресс информ, 2009. -610с

17.Раменской Г.В. Фармацевтическая химия. М. “Бином” 2015г. С 460.

18.Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

19. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 “Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalari” Toshkent, 2002 y.

20. O'zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I, II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.

21. Mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar

Internet saytlari

www.wikipedia.com
www.pharmapractice.ru
www.remedium.ru
www.pharmvestnik.ru

Pharmaceutical chemistry
Autors: Juraeva A.A., Muhitdinova K.Sh., R.A.Xusainova, U.M.Tillaeva
O'zbekiston Respublikasi Sog'liqni saqlash vazirligi
Toshkent farmatsevtika instituti

“Tasdiqlandi”

O'quv va tarbiyaviy ishlar bo'yicha

prorektor prof. Z.A. Yuldashev _____

2020 yil “ ____ ” _____

FARMATSEVTIK KIMYO FANINING

ISHCHI O'QUV DASTURI

Ta'lim sohasi: 510000 - Sog'liqni saqlash
Ta'lim yo'nalishi: 5510500 - Farmatsiya (turlari bo'yicha)

Umumiy o'quv soati:	398	
Jumladan:	5- semester	6- semestr
Ma'ruza:	36	36
Laboratoriya mashg'ulotlari:	90	72
Mustaqil ta'lim soati:	82	82

TOSHKENT – 2020

Fanning ishchi o'quv dasturi O'zbekiston Respublikasi Oliy va o'rta maxsus ta'limi vazirligining 2018 yil "25" 08 dagi "744" – sonli buyrug'i bilan 6 - ilovasi bilan tasdiqlangan. "Farmatsevtik kimyo" fani dasturi asosida tayyorlangan.

Ishchi o'quv dastur Toshkent Farmatsevtika institutining Markaziy uslubiy Kengashining 2020 yil « 07 » __iyul__dagi 12_-son majlis bayoni bilan ma'qullangan.

Tuzuvchilar:

N.A. Yunusxodjaeva - Farmatsevtik kimyo kafedrasining dotsenti

R.A. Xusainova -Farmatsevtik kimyo kafedrasining dotsenti

A.A.Jurayeva- Farmatsevtik kimyo kafedrasining katta o'qituvchisi

Taqrizchilar:

G.M. Ismailova – Toshkent farmatsevtika instituti farmatsevtlar malakasini oshirish fakulteti, farmatsevtika fanlari doktori, professor.

A.F. Do'smatov—"Farmatsevtika tarmog'ini rivojlantirish Agentligi", Ilmiy tadqiqotlarni tashkil etish, yangi dori vositalarni ishlab chiqish va o'zlashtirish, sifat tizimi va innovatsion texnologiyalarni joriy etish bo'limi boshlig'i, f.f.d.

Toshfarmi Farmatsiya fakulteti dekani:

2020 yil "30" 06.dagi 11- sonli majlis bayoni_____ U.X.Usmonov

Toshfarmi, "Farmatsevtik kimyo" kafedrasi mudiri:

2020 yil «19» 06. dagi 23-sonli majlis bayoni_____X.Q. Olimov

1. O'quv fani o'qitilishi bo'yicha uslubiy ko'rsatmalar

“Farmatsevtik kimyo” fanini o'rganishdan maqsad, nazariy jixatdan talabalarni dori moddalarni olishning o'ziga xosligi, yangi, yuksak biologik faollikka ega va inson organizmi uchun xafsiz preparatlarni izlab topish va yaratish istiqbollari, dori moddalarning fizikaviy va kimyoviy xossalariga asoslanib, ularning sifatiga qo'yilgan talablarning muntazam oshib borishini e'tiborga olgan holda tahlil usullari yuzasidan tushungani shakllantirish bo'lsa, amaliy jixatdan fizik, kimyoviy va tibbiy - biologik fanlarning zamonaviy taraqqiyoti va yutuqlari asosida dori vositalari sifatini nazorat qilishni tashkil etish va uni amalga oshirish borasida yitarli ko'nikma kasb ettirishdir.

Fan bo'yicha talabalarning bilim, ko'nikma va malakalariga qo'yiladigan talablar.

Talaba:

- farmatsevtik kimyo fani, tarixi va vazifalari;
 - dori moddalarning kimyoviy tuzilishi va tasniflanishi;
 - dori moddalarini olinish usullari;
 - davlat farmakopeyasi, vaqtincha farmakopeya maqolalari, farmakopeya maqolalarining tuzilishi;
 - dori moddalar chinligini aniqlashning umumiy va xususiy tahlil usullari;
 - dori vositalari tarkibidagi yot aralashmalarni aniqlash usullari;
 - dori vositalari miqdoriy tahlilining umumiy usullari;
 - dori vositalari tahlilida qo'llaniladigan kimyoviy va fizikaviy usullar **haqida tasavvurga ega bo'lishi;**
 - dori moddalarning tasvirlanishi va eruvchanligini MX asosida aniqlash;
 - dori vositalarini chinligini MX asosida aniqlash;
 - dori moddalar tahlilida qo'llaniladigan etalon eritmalar, ularni MX asosida tayyorlash va ulardan yot aralashmalarni, loyqalik va ranglilik darajasini aniqlash;
 - dori moddalar fizik konstantalarini (suyuqlanish, qaynash va qotish xaroratlari, zichlik, pH, solishtirma og'irligi, solishtirma burish burchagi) MX asosida aniqlash;
 - farmatsevtik tahlilda qo'llaniladigan indikatorlar, titrlangan eritmalar tayyorlash va titrini MX asosida aniqlash;
 - dori vositalarining fizik konstantalarini aniqlashning farmakopeyaviy tahlil usullari;
 - turli guruhga mansub bo'lgan dori moddalarining miqdorini aniqlashning kimyoviy tahlil usullari;
 - organik tuzilishga ega bo'lgan dori vositalarining fizikaviy tahlil usullari;
 - dori preparatlari va dori shakllarining fizik-kimyoviy tahlil usullarini **bilishi va ulardan foydalana olishi;**
 - noorganik va organik tuzilishga ega bo'lgan dori vositalarining funksional guruhlari bo'yicha chinligini aniqlashning farmakopeyaviy usullaridan;
 - noorganik va organik tuzilishga ega bo'lgan dori vositalarining tozaligini aniqlashning farmakopeyaviy tahlil usullaridan;
 - dori moddalarning miqdorini aniqlashda qo'llaniladigan kimyoviy usullardan (suvli va suvsiz sharoitda kislota – asos titrlash, yodometrik, permanganometrik, nitritometrik, kompleksometrik, argentometrik va b. usullar) foydalanish;
 - dori vositalarining sifatini baholashda qo'llaniladigan refraktometrik, fotoelektrokolorimetrik, spektrofotometrik va xromatografik usullardan foydalanish
 - **Farmatsevtik kimyo fanining boshqa fanlar bilan integratsiyasi:**
- Farmatsevtik kimyo fanini mukammal o'zlashtirish uchun talabalar quyidagi fanlardan yetarli bilim, ko'nikma va malakaga ega bo'lishlari kerak:
- farmatsevtik terminologiya;
 - fizik kimyo;
 - analitik kimyo;
 - mikrobiologiya;
 - farmakognoziya;
 - farmatsevtik texnologiya;
 - farmatsevtika ishini tashkil qilish.

2. Ma'ruza mashg'ulotlari

№	Ma'ruza mavzusi	Dars soatlari xajmi
	5-semestr	
I QISM.	UMUMIY FARMATSEVTIK KIMYO	
1.1.	Kirish. Farmasevtik kimyo fanining mohiyati, maqsadi va vazifalari	2
1.2.	Dori vositalarining umumiy farmakopeyaviy taxlil usullari	2
1.3.	Dori moddalari miqdorini aniqlash usullari.	2
II QISM.	MAXSUS FARMATSEVTIK KIMYO. NOORGANIK DORI MODDALARI	
2.1.	s, p, d-elementlari hosilalari - dori vositalarining olinishi va tahlili	2
2.2.	Halkogenlar, bor, azot, vismut va alyuminiy birikmalari. Diagnostika uchun qo'llaniladigan dori vositalari	2
III QISM.	MAXSUS FARMATSEVTIK KIMYO. ORGANIK TUZILISHIGA EGA BO'LGAN DORI MODDALAR	
3.1.	Uglevododlar, atsiklik alkanlar galogen xosilalari, spirtlar, aldegidlar va uglevodlarning tibbiyotda qollaniladigan preparatlari	2
3.2.	Alifatik karbon kislotalar, alifatik aminokislotalar guruhiga kirgan dori vositalari	2
3.3.	Betalaktam antibiotiklar – penitsillinlar va sefolosparinlarning dori vositalari	2
3.4.	Aminoglikozidlar va makrolid antibiotiklar	2
3.5.	Alifatik tsiklik birikmalarning tibbiyotda qo'llaniladigan hosilalari	2
3.6.	Aromatik birikmalar. Fenollar, paraaminofenollar, tetratsiklin, naftaxinon hosilalari va ularning xosilari.	2
3.7.	Aromatik karbon kislotalar va ularning tibbiyot amaliyotida qo'llaniladigan hosilalari	2
3.8.	Aromatik aminokislotalar va ularning hosilalari	2
3.9.	Arilalkilaminlar, gidroksifenilalkilaminlar, nitrofenilalkilaminlar guruhiga kirgan dori moddalari	2
3.10.	Benzolsulfanilamidlar guruhi va ularning hosilalari	2
3.11.	Diuretik va antiseptik xususiyatli benzolsulfanilamidlar	2
3.12.	Steroid qator birikmalarining tibbiyotda qo'llaniladigan hosilalari. Gormonlar .	2
3.13	Steroid qator birikmalarining tibbiyotda qo'llaniladigan hosilalari. Kardenolidlar. Vitamin D gurux dori moddalari	2
6-semestr		
3.14	Geterotsiklik birikmalar. Nitrofuran guruhiga kiruvchi dori vositalari	2
3.15	Benzopiran hosilalari turkumiga kiruvchi dori preparatlari	2
3.16	Pirrol va pirrolizidin qator dori moddalari	2
3.17	Indol xosilalari bo'lgan dori moddalar	2
3.18	Pirazol, imidazol, imidazolin va 1,2,3-triazol hosilalari	2
3.19	Piridin qator dori moddalari	2
3.20.	Nikotin kislotsi va izonikotin kislotsining (piridin – 4 va 3- karbon kislotsi) gidrazidi hosilalari	2
3.21.	Piperidin guruxiga kirgan dori moddalari	2
3.22.	Atropaning tibbiyotda ishltiladigan xosilalari	2
3.23.	Xinolin qator dori moddalari	2
3.24.	Izoxinolin xosilalari	2
3.25.	Pirimidin 2,4-dion guruxiga kirgan dori vositalari	2
3.26.	Pirimidin 2,4,6 - trion xosilalari.	2

3.27	Pirimidin-tiazol, pteridin va izoalloksazin guruxiga kirgan dori vositalari	2
3.28	Purinning tibbiyotda qollaniladigan dori vositalari	2
3.29	Purin nukleozidlari va purinning sintetik xosilalari	2
3.30	Fenotiazin va akridinning tibbiyotda qollaniladigan dori vositalari	2
3.31	Azepin, benzodiazepin va oksazin qator dori moddalari	2
	Jami	72

Ma'ruza mashg'ulotlari multimedia qurilmalari bilan jixozlangan auditoriyada akademik guruxlar oqimi uchun o'tiladi.

1. Laboratoriya mashg'ulotlar

Darsni olib borish rejasi (xronoharita):

- O'qituvchining mavzu bo'yicha kirish so'zi - 5 daqiqa;
 - Talabalarning bilimini og'zaki usulda mavzuga tegishli savollar bilan tekshirish -30 daqiqa;
 - Mavzuni tushuntirish: o'qituvchi talabalarning bergan javoblariga qarab, yo'l qo'yilgan xatoliklarni tuzatib, javoblarni umumlashtiradi - 10 daqiqa;
 - Kundalik daftarni tekshirish: (bayonnoma yozilishi, dori moddalarning fizik-kimyoviy xususiyatlari, miqdoriy tahlil usulini hisob-kitobi to'liq yozilganligiga ahamiyat beriladi) – 15 daqiqa;
 - Laboratoriya ishini bajarish: (mavzuga tayyor, kundaligi to'g'ri yozilgan talabaga laboratoriya mashg'ulotini bajarish uchun ruxsat beriladi. O'qituvchi tomonidan laboratoriya ishi nazorat qilib boriladi) -90 daqiqa;
 - Bajarilgan ishni qabul qilish - 10 daqiqa.
- Jami: 160 daqiqa.

Izoh: Mashg'ulot hajmi boshqacha bo'lgan fanlardan xronoharita vaqtlari boshqacha tuziladi

2-Jadval

t/r	Laboratoriya mashg'ulotlari mavzulari	
	5-semestr	Soat
1	Dori moddalarining umumiy farmakopeyaviy tahlil usullari.Dori moddalarni tasvirlanishi va eruvchanligini aniqlash. Dori moddalarini umumiy va xususiy sifat reaksiyalari	5
2	Dori moddalar eritmalarining tiniqligi, loyqaligi va ranglilik darajasini aniqlash. Dori moddalarining tozaligini aniqlash. Ruxsat etilgan va etilmagan yot moddalar chegarasi	5
3	Uchuvchan moddalar va suvni aniqlash usullari. kaliy bromid, kaltsiy laktat, natriy sitrat, natriy xlorid	5
4	Dori moddalar suyuqlanish va qaynash haroratini aniqlash.. Mentol	5
5	Dori moddalari pH, kislotalik va ishqoriyliligini aniqlash. kaliy chlorid, magniy sulfat, glyukoza eritmasi	5
6	Farmatsevtik tahlilda qo'llaniladigan indikatorlar, titrlangan eritmalar tayyorlash va titrini aniqlash. Trilon B, natriy nitrit, kaliy bromat, natriy tiosulfat eritmaları	5
7	Dori moddalarning miqdorini aniqlashda qo'llaniladigan kimyoviy usullar (kislotali – asosli titrlash, kompleksometrik va b. usullar). Kalsiy xlorid	5
8	Dori moddalarning miqdorini aniqlashda qo'llaniladigan kimyoviy usullar (yodometrik, permanganometrik, bromatometriya, nitritometrik,. Kaltsiy glyukonat, anestezin	5
9	Dori moddalarning miqdorini aniqlashda qo'llaniladigan fizikaviy usullar. Refraktometriya usuli. Glyukoza va magniy sulfat, kalsiy xlorid eritmaları	5

10	Spektrofotometrik, fotoelektrokolorimetrik usullarning dori vositalari miqdorini aniqlashda qo'llanilishi. Levomitsetin, furadonin, riboflavin	5
11	Tozalangan va in'ektsiya uchun ishlatiladigan suv tahlili	5
12	Noorganik tuzilishga ega bo'lgan dori moddalar tahlili. Magniy sulfat, kaltsiy xlorid va kaltsiy laktat	5
13	Halkogenlar, bor, azot, vismut va alyuminiy birikmalari tahlili. Peroksidlar, natriy tiosulfat	5
14	Uglevodorodlar, atsiklik alkanlar galogen xosilalari, aldegidlar va uglevodlarning tibbiyotda qollaniladigan preparatlari tahlili. Urotropin, glyukoza.	5
15	Alifatik karbon kislotalar tahlili. Kaltsiy glyukonat, askorbin kislotalasi	5
16	Alifatik aminokislotalar tahlili. Metionin	5
17	Betalaktam antibiotiklar – penitsillinlar va sefolosparinlarning dori vositalari tahlili. Penitsillin, sefazolin	5
18	Alifatik tsiklik birikmalarning tibbiyotda qo'laniladigan hosilalari tahlili. Mentol, terpengidrat	5
		90
	6-semestr	Soat
19	Aromatik birikmalar. Fenollar, paraaminofenol va uning hosilalari tahlili: fenol, paratsetamol, tetratsiklin, rezortsin	4
20	Aromatik karbon kislotalar va ularning tibbiyot amaliyotida qo'laniladigan hosilalari tahlili. Benzoy kislota, atsetilsalitsil kislotalasi	4
21	Aromatik aminokislotalar va ularning hosilalari tahlili. Anestezin, novokain.	4
22	Arilalkilaminlar, gidroksifenilalkilaminlar, nitrofenilalkilaminlar guruhiga kirgan dori moddalari tahlili. Levomitsetin	4
23	Benzolsulfanilamidlar guruhi va ularning hosilalari tahlili. Streptotsid, norsulfazol, ftalazol, sulgin, etazol.	4
24	Diuretik va antiseptic xususiyatli benzolsulfanilamidlar tahlili. Furosemid, pantosid, xloramin B	4
25	Geterotsiklik birikmalar. Nitrofuran guruhiga kiruvchi dori vositalari tahlili. Furadonin, furazolidon	4
26	Fenilxroman qator dori moddalar tahlili. Rutin, kvvertsetin	4
27	Pirazol hosilalari tahlili. Analgin metronidazol	4
28	Imidazol, imidazolin va 1,2,3-triazol hosilalari tahlili. Dibazol	4
29	Piridin qator dori moddalari. Piridin 3-karbon kislotalar tahlili. Nikotin kislotalasi, nikotinamid	4
30	Piridin 4 - karbon kislotalar tahlili. Izoniazid, ftivazid	4
31	Xinolin qator dori moddalari. Xinolin - 4 xosilasi tahlili: xinin gidroxlorid, xinin digidroxlorid, xinin sulfat	4
32	Izoxinolin xosilalari tahlili. Papaverin gidroxlorid, drotoverin gidroxlorid (no-shpa)	4
33	Pirimidin-tiazol xosilalari tahlili. Tiamin bromid	4
34	Purin xosilalari tahlili. Kofein, teobromin, teofillin	4
35	Pterin xosilalari tahlili. Fol kislotalasi	4
36	Izoalloksazin xosilalari tahlili. Riboflavin, riboflavin mononukleotid	4
	Jami	162

Laboratoriya mashg'ulotlar multimedia qurilmalari bilan jixozlangan laboratoriya xonalarida akademik guruxga bir professor-o'qituvchi tomonidan o'tkazilishi lozim. Mashg'ulotlar faol va interaktiv usullar yordamida o'tiladi, "keys-stadi" texnologisi ishlatiladi, keyslar mazmuni o'qituvchi tomonidan belgilanadi. Ko'rgazmali materiallar va axborotlar multimedia qo'ruqlari yordamida uzatiladi.

4. Talabalar tomonidan fan bo'yicha olinadigan amaliy ko'nikmalar

3-Jadval

№	Mavzu	Amaliy ko'nikmalar
V-semestr		
1.	Dori moddalarining umumiy farmakopeyaviy tahlil usullari. Dori moddalarni tasvirlanishi va eruvchanligini aniqlash. Dori moddalarini umumiy va xususiy sifat reaksiyalari.	Farmatsevtik kimyo fanining asosiy tushuncha va terminlarini shakllantirishni bilish DF va boshqa meyo'riy hujjatlar bilan ishlashni bilish Dori moddalarni tasvirlanishini aniqlashni bilish Dori moddalarni eruvchanligini aniqlashni bilish Dori moddalarini umumiy sifat reaksiyalari bajarilishini bilish. Dori moddalarini xususiy sifat reaksiyalari bajarilishini bilish.
2.	Dori moddalar eritmalarining tiniqligi, loyqaligi va ranglilik darajasini aniqlash. Dori moddalarining tozaligini aniqlash. Ruxsat etilgan va etilmagan yot moddalar chegarasi	Dori moddalar eritmalarining tiniqlik darajasini aniqlashni bilish. Dori moddalar loyqalik darajasini aniqlashni bilish. Dori moddalar ranglilik darajasini aniqlashni bilish. Dori moddalarining tozaligini aniqlashni bilish. Ruxsat etilgan va etilmagan yot moddalar chegarasini aniqlashni bilish. Yot moddlarni aniqlash usullarini bilish
3.	Uchuvchan moddalar va suvni aniqlash usullari. Kaliy bromid, kaltsiy laktat, natriy sitrat, natriy xlorid	Dori moddalar tarkibidagi uchuvchan moddalarni aniqlashni bilish Dori moddalar tarkibidagi suvni aniqlash usullarini bilish Dori moddalar tarkibidagi suvni aniqlash usullarini bilish
4.	Dori moddalar suyuqlanish va qaynash haroratini aniqlash. Terpingidrat, etil spirti, mentol	DF da keltirilgan usullarda dori moddalar suyuqlanish haroratini aniqlashni bilish. DF da keltirilgan usullarda dori moddalar qaynash haroratini aniqlashni bilish.
5.	Dori moddalari pH, kislotalik va ishqoriyliligini aniqlash. kaliy bromid, natriy benzoat, natriy salitsilat, magniy sulfat, streptosid, glyukoza eritmasi.	Dori moddalari pH ni aniqlashni bilish. pH –metr asbobida ishlashni o'rganish. Dori moddalarini kislotaligini aniqlashni bilish. Dori moddalarini ishqoriyliligini aniqlashni bilish.
6.	Farmatsevtik tahlilda qo'llaniladigan indikatorlar, titrlangan eritmalar	Farmatsevtik tahlilda qo'llaniladigan indikatorlarni tayyorlashni o'rganish

	tayyorlash va titrini aniqlash. Trilon B, natriy nitrit, kaliy bromate, natriy tiosulfat, natriy ishqori eritmalari	Farmatsevtik tahlilda indikatorlarni qo'llashni bilish. Farmatsevtik tahlilda qo'llaniladigan titrlangan eritmalar tayyorlashni o'rganish. Farmatsevtik tahlilda titrlangan eritmalarni qo'llashni bilish. Eritmalarni titrini aniqlashni bilish. Trilon B eritmasini tayyorlashni o'rganish. Natriy nitrit eritmasini tayyorlashni o'rganish. Kaliy bromate eritmasini tayyorlashni o'rganish. Natriy tiosulfat eritmasini tayyorlashni o'rganish. Natriy ishqori eritmasini tayyorlashni o'rganish.
7.	Farmatsevtik tahlilda qo'llaniladigan indikatorlar, titrlangan eritmalar tayyorlash va titrini aniqlash. Trilon B, natriy nitrit, kaliy bromate, natriy tiosulfat, natriy ishqori eritmalari.	Farmatsevtik tahlilda qo'llaniladigan indikatorlarni tayyorlashni o'rganish Farmatsevtik tahlilda indikatorlarni qo'llashni bilish. Farmatsevtik tahlilda qo'llaniladigan titrlangan eritmalar tayyorlashni o'rganish. Farmatsevtik tahlilda titrlangan eritmalarni qo'llashni bilish. Eritmalarni titrini aniqlashni bilish. Trilon B eritmasini tayyorlashni o'rganish. Natriy nitrit eritmasini tayyorlashni o'rganish. Kaliy bromate eritmasini tayyorlashni o'rganish. Natriy tiosulfat eritmasini tayyorlashni o'rganish. Natriy ishqori eritmasini tayyorlashni o'rganish.
8.	Dori moddalarning miqdorini aniqlashda qo'llaniladigan kimyoviy usullar (kislotali – asosli titrlash, yodometrik, permanganometrik, nitritometrik, kompleksometrik va b. usullar). Kaltsiy glyukonat, anestezin.	Dori moddalarning miqdorini aniqlashda qo'llaniladigan fizikaviy usullarni o'rganish va amalda qo'llay olish. Refraktometriya usulida dori moddalarning miqdorini aniqlashni o'rganish va amalda qo'llay olish. Glyukoza eritmasini refraktometriya usulida miqdorini aniqlash. Magniy sulfat eritmasini refraktometriya usulida miqdorini aniqlash.
9.	Dori moddalarning miqdorini aniqlashda qo'llaniladigan fizikaviy usullar. Refraktometriya usuli. Glyukoza	Refraktometriya usulida dori moddalarning miqdorini aniqlashni o'rganish va amalda qo'llay olish. Glyukoza eritmasini refraktometriya usulida miqdorini aniqlash.

	va magniy sulfat eritmalari.	Magniy sulfat eritmasini refraktometriya usulida miqdorini aniqlash.
10.	Spektrofotometrik, fotoelektrokolorimetrik, usullarning dori vositalari miqdorini aniqlashda qo'llanilishi. Levomitsetin, furadonin, riboflavin.	Spektrofotometrik usulini dori moddalarning miqdorini aniqlashni o'rganish va amalda qo'llay olish. Fotoelektrokolorimetrik dori moddalarning miqdorini aniqlashni o'rganish va amalda qo'llay olish. Levomitsetin dori moddasini chinligini va miqdorini spektrofotometrik usulida aniqlash. Furadonin dori moddasini chinligini va miqdorini spektrofotometrik va fotoelektrokolorimetrik usulida aniqlash. Riboflavin chinligini va miqdorini spektrofotometrik va fotoelektrokolorimetrik usulida aniqlash.
11.	Tozalangan va in'ektsiya uchun ishlatiladigan suv tahlili.	Tozalangan suvni tahlilini laboratoriyada bajarishni o'rganish. Chet el farmakopeyalarida "Tozalangan suv" tahliliga keltirilgan talablarini o'rganish. In'ektsiya uchun ishlatiladigan suv tahlilini DF bo'yicha olib borishni o'rganish Chet el farmakopeyalarida "In'ektsiya uchun ishlatiladigan suv" tahliliga keltirilgan talablarini o'rganish. In'ektsiya uchun ishlatiladigan suvni apirogenligini aniqlashni o'rganish.
12.	Noorganik tuzilishga ega bo'lgan dori moddalar tahlili. Natriy gidrokarbonat, magniy sulfat, kaltsiy xlorid va kaltsiy laktat.	Noorganik tuzilishga ega bo'lgan dori moddalar tahlilini o'rganish. Natriy gidrokarbonat dori moddasini tahlilini o'rganish. Magniy sulfat dori moddasini tahlilini o'rganish. Kaltsiy xlorid dori moddasini tahlilini o'rganish. Kaltsiy laktat dori moddasini tahlilini o'rganish.
13.	Galogenlar, bor, azot, vismut va alyuminiy birikmalari tahlili. Peroksidlar, natriy tiosulfat.	DF bo'yicha galogenlar to'liq tahlilini o'rganish. DF bo'yicha borning to'liq tahlilini o'rganish. DF bo'yicha azotning to'liq tahlilini o'rganish. DF bo'yicha vismutning to'liq tahlilini o'rganish. DF bo'yicha alyuminiy birikmalarining to'liq tahlilini o'rganish. DF bo'yicha peroksidlarning to'liq tahlilini o'rganish. DF bo'yicha natriy tiosulfat ning to'liq tahlilini

		o'rganish.
14.	Uglevodorodlar, atsiklik alkanlar galogen xosilalari, aldegidlar va uglevodlarning tibbiyotda qollaniladigan preparatlari tahlili. Formaldegid, urotropin, yodoform, glyukoza.	DF bo'yicha uglevodlarning tibbiyotda qollaniladigan preparatlari tahlilini bajarishini o'rganish DF bo'yicha atsiklik alkanlar galogen xosilalari tahlilini bajarishini o'rganish DF bo'yicha aldegidlar tahlilini bajarishini o'rganish DF bo'yicha urotropin tahlilini bajarishini o'rganish DF bo'yicha glyukozani tahlilini bajarishini o'rganish
15.	Alifatik karbon kislotalar tahlili. Kaltsiy glyukonat, Natriy sitrat, kaltsiy laktat, kaliy atsetat, askorbin kislota.	DF bo'yicha alifatik karbon kislotalar tahlilini bajarishini o'rganish. DF bo'yicha kaltsiy glyukonat tahlilini bajarishini o'rganish DF bo'yicha askorbin kislota tahlilini bajarishini o'rganish
16.	Alifatik aminokislotalar tahlili. Glyutamin kislota, metionin, glitsin	Alifatik aminokislotalar tahlilini bajarishini o'rganish. DF bo'yicha glyutamin kislota tahlilini bajarishini o'rganish
17.	Betalaktam antibiotiklar – penitsillinlar va sefolosparinlarning dori vositalari tahlili. Penitsillin, sefazolin.	DF bo'yicha betalaktam antibiotiklar – penitsillinlarning tahlilini bajarishini o'rganish DF bo'yicha sefolosparinlarning dori vositalari tahlili bajarishini o'rganish Penitsillin va sefazolin dori moddalarini chet el farmakopeyalari tahlili bilan tanishish.
18.	Alifatik tsiklik birikmalarning tibbiyotda qo'laniladigan hosilalari tahlili. Mentol, validol, kamfora, bromkamfora, terpengidrat.	Alifatik birikmalarning tibbiyotda qo'laniladigan hosilalari tahlilini o'rganish. DF bo'yicha mentol tahlilini bajarilishini o'rganish. Terpengidrat dori moddalarini chet el farmakopeyalari tahlili bilan tanishish. Mentol miqdorini aniqlash usulini bilish
VI-semestr		
19.	Aromatik birikmalar. Fenollar, paraaminofenol va uning hosilalari tahlili: fenol, paratsetamol, timol, tetratsiklin, rezortsin	Aromatik birikmalari xaqida tushunchaga ega bo'ladi Paraaminofenol xosilalari xaqida tushunchaga ega bo'ladi fenol, paratsetamol, timol, tetratsiklin, rezortsin taxlilini o'rganadi. Farmakopeya maqolasi bo'yicha preparatlarni

		standartlashni chinligi va miqdorini aniqlashni o'rganadi Ma'lumotlarni umumlashtirishni chet el farmakopeyalardagi ma'lumotlar bilan solishtirishni o'rganadi
20.	Aromatik karbon kislotalar va ularning tibbiyot amaliyotida qo'laniladigan hosilalari tahlili. Benzoy kislota, salitsil kislota, atsetilsalitsil kislota, fenilsalitsilat	Aromatik karbon kislotalar ularning tuzilishi struktura formulasi xaqida tushunchaga ega bo'lish Benzoy kislota chinligini aniqlashni bilish Salitsil kislota chinligini aniqlashni bilish Atsetilsalitsil kislota chinligini aniqlashni bilish Fenilsalitsilat chinligini aniqlashni bilish Ushbu preparatlarning xususiy sifat reaksiyalarni bajarishni bilish Miqdoriy taxlil usullarini bajarishda titrimetriya usullaridan foydalanishni bilish
21.	Aromatik aminokislotalar va ularning hosilalari tahlili. Anestezin, novokain, novokainamid, dikain.	Aromatik aminokislotalar kislotalar ularning tuzilishi struktura formulasi xaqida tushunchaga ega bo'lish Anestezin chinligini aniqlashni xususiy va umumiy reaksiyalaridan foydalanishni bilish Novakain chinligini aniqlashni xususiy va umumiy reaksiyalaridan foydalanishni bilish Novakainamid chinligini aniqlashni xususiy va umumiy reaksiyalaridan foydalanishni bilish Preparatlarni miqdorini aniqlash usullarini o'rganish Preparatlarni taxlil usullari bo'yicha ko'nikmaga ega bo'lish
22.	Arilalkilaminlar, gidroksifenilalkilaminlar, nitrofenilalkilaminlar guruhiga kirgan dori moddalari tahlili. Levomitsetin, adrenalin gidrotartrat, noradrenalin gidrotartrat.	Arilalkilaminlar guruxiga kiruvchi preparatlar xaqida umumiy tushunchaga ega bo'lish Gidroksifenilalkilaminlar guruxiga kiruvchi preparatlar xaqida tushunchaga ega bo'lish Levomitsetin preparatini farmakopeya maqolasi bo'yicha taxlilini bilish Adrenalin preparatini farmakopeya maqolasi bo'yicha taxlilini bilish Noradrenalin gidrotartrat preparatini farmakopeya maqolasi bo'yicha taxlilini bilish Sifat va miqdoriy taxlil usullari bo'yicha chuqur ko'nikmaga ega bo'lish
23.	Benzolsulfanilamidlar guruhi	Benzosulfanilamidlar xaqida tushunchaga ega bo'lish

	va ularning hosilalari tahlili. Streptotsid, norsulfazol, ftalazol, sulgin, etazol.	Benzosulfanilamid xosilalarini formulasi bo'yicha farqlash Norsulfazol chinligini aniqlashni bilish Norsulfazol miqdorini aniqlashni o'rganish Norsulfazolni chet el farmakopeya maqolasi bo'yicha standartlashni bilish
24.	Diuretik va antiseptik xususiyatli benzosulfanilamidlar tahlili. Furosemid, pantosid, xloramin B	Diuretik benzosulfanilamidlar xaqida tushunchaga ega bo'lish Antiseptik benzosulfanilamid xosilalarini formulasi bo'yicha farqlash Pantotsid chinligini aniqlashni bilish Pantotsid miqdorini aniqlashni o'rganish Pantotsidni chet el farmakopeya maqolasi bo'yicha standartlashni bilish
25.	Geterotsiklik birikmalar. Nitrofuran guruhiga kiruvchi dori vositalari tahlili. Furadonin, furazolidon, furatsilin.	Geterotsiklik birikmalar xaqida tushunchaga ega bo'lish Geterotsiklik xosilalarini farqlash Furadonin chinligini aniqlashni bilish Furadonin miqdorini aniqlashni o'rganish Furadoninni chet el farmakopeya maqolasi bo'yicha standartlashni bilish
26.	Fenilxroman qator dori moddalar tahlili. Rutin, kvertsetin.	Fenilxroman birikmalari xaqida tushunchaga ega bo'lish Fenilxroman xosilalarini farqlash Rutin chinligini aniqlashni bilish Rutin miqdorini aniqlashni o'rganish Rutinni chet el farmakopeya maqolasi bo'yicha standartlashni bilish
27.	Pirazol hosilalari tahlili. Antipirin, amidopirin, butadion, metronidazol.	Pirazol birikmalari xaqida tushunchaga ega bo'lish Pirazol xosilalarini farqlash Antipirin chinligini aniqlashni bilish Antipirin miqdorini aniqlashni o'rganish Antipirinni chet el farmakopeya maqolasi bo'yicha standartlashni bilish
28.	Imidazol, imidazolin va 1,2,3-triazol hosilalari tahlili. Dibazol, pilokarpin gidroksid.	Imidazol, birikmalari xaqida tushunchaga ega bo'ladi imidazolin va 1,2,3-triazol xosilalari xaqida tushunchaga ega bo'ladi

		Merkazolil, metronidazol, klofelin, dikarbazin, dibazol, pilokarpin gidrokslorid taxlilini o'rganadi. Farmakopeya maqolasi bo'yicha dibazolni standartlashni chinligi va miqdorini aniqlashni o'rganadi Ma'lumotlarni umumlashtirishni chet el farmakopeyalardagi ma'lumotlar bilan solishtirishni o'rganadi
29.	Piridin qator dori moddalari. Piridin 3-karbon kislotalar tahlili. Nikotin kislotalari, nikotinamid, nikodin, koamid.	Piridin qator birikmalari xaqida tushunchaga ega bo'ladi Piridin 3-karbon kislotalar xosilalari xaqida tushunchaga ega bo'ladi Nikotin kislotalari, nikotinamid, nikodin, koamid taxlilini o'rganadi. Farmakopeya maqolasi bo'yicha nikotin kislotalarini standartlashni, chinligi va miqdorini aniqlashni o'rganadi Ma'lumotlarni umumlashtirishni chet el farmakopeyalardagi ma'lumotlar bilan solishtirishni o'rganadi
30.	Piridin 4 - karbon kislotalar tahlili. Isoniazid, ftivazid, metazid, nialamid.	Piridin 4 - karbon kislotalar birikmalari xaqida tushunchaga ega bo'ladi Isoniazid, ftivazid, metazid, nialamid taxlilini o'rganadi. Farmakopeya maqolasi bo'yicha izoniazidni standartlashni, chinligi va miqdorini aniqlashni o'rganadi Ma'lumotlarni umumlashtirishni chet el farmakopeyalardagi ma'lumotlar bilan solishtirishni o'rganadi
31.	Xinolin qator dori moddalari. Xinolin - 4 xosilasi tahlili: xinin gidrokslorid, xinin digidrokslorid, xinin sulfat, xingamin, trixomanatsid, nitroksolin.	Xinolin qator birikmalari xaqida tushunchaga ega bo'ladi Xinolin - 4 xosilasi xaqida tushunchaga ega bo'ladi xinin gidrokslorid, xinin digidrokslorid, xinin sulfat, xingamin, trixomanatsid, nitroksolin taxlilini o'rganadi. Farmakopeya maqolasi bo'yicha xinin gidroksloridni standartlashni, chinligi va miqdorini aniqlashni o'rganadi Ma'lumotlarni umumlashtirishni chet el farmakopeyalardagi ma'lumotlar bilan solishtirishni o'rganadi
32.	Izoxinolin xosilalari tahlili. Papaverin gidrokslorid, drotaverin gidrokslorid (no-shpa), apomorfin, glautsin gidrokslorid.	Izoxinolin xosilalari xaqida tushunchaga ega bo'ladi Papaverin gidrokslorid, drotaverin gidrokslorid (no-shpa), apomorfin, glautsin gidrokslorid taxlilini o'rganadi. Farmakopeya maqolasi bo'yicha papaverin gidroksloridni

		standartlashni, chinligi va miqdorini aniqlashni o'rganadi Ma'lumotlarni umumlashtirishni chet el farmakopeyalardagi ma'lumotlar bilan solishtirishni o'rganadi
33.	Pirimidin-tiazol xosilalari tahlili. Tiamin xlorid, tiamin bromid.	Pirimidin-tiazol xosilalari xaqida tushunchaga ega bo'ladi Tiamin xlorid, tiamin bromid taxlilini o'rganadi. Farmakopeya maqolasi bo'yicha tiamin bromidni standartlashni chinligi va miqdorini aniqlashni o'rganadi Ma'lumotlarni umumlashtirishni chet el farmakopeyalardagi ma'lumotlar bilan solishtirishni o'rganadi
34	Purin xosilalari tahlili. Kofein, teobromin, eufillin, teofillin, kofein-benzoat natriy.	Purin xosilalari xaqida tushunchaga ega bo'ladi Kofein, teobromin, eufillin, teofillin, kofein-benzoat natriy taxlilini o'rganadi. Farmakopeya maqolasi bo'yicha kofeinni standartlashni chinligi va miqdorini aniqlashni o'rganadi Ma'lumotlarni umumlashtirishni chet el farmakopeyalardagi ma'lumotlar bilan solishtirishni o'rganadi
35	Pterin xosilalari tahlili. Fol kislotasi.	Pterin xosilalari xaqida tushunchaga ega bo'ladi Fol kislotasi, metotreksat taxlilini o'rganadi. Farmakopeya maqolasi bo'yicha fol kislotasini standartlashni chinligi va miqdorini aniqlashni o'rganadi Ma'lumotlarni umumlashtirishni chet el farmakopeyalardagi ma'lumotlar bilan solishtirishni o'rganadi
36	Izoalloksazin xosilalari tahlili. Riboflavin, riboflavin mononukleotid.	Izoalloksazin xosilalari xaqida tushunchaga ega bo'ladi Riboflavin, riboflavin mononukleotid taxlilini o'rganadi. Farmakopeya maqolasi bo'yicha riboflavinni standartlashni chinligi va miqdorini aniqlashni o'rganadi Ma'lumotlarni umumlashtirishni chet el farmakopeyalardagi ma'lumotlar bilan solishtirishni o'rganadi

5. Mustaqil ta'lim

5-Jadval

№	Mustaqil ta'lim mavzulari	Soat

5-semestr		
1.	Hozirgi zamon farmatsevtik kimyo fanining rivojlanish tarixi	5
2.	Rivojlangan davlatlar farmokopiyalarida keltirilgan tahlil usullarini qiyoslash	5
3.	Dori vositalarining miqdorini aniqlashning zamonaviy tahlil usullari	5
4.	Farmatsevtik tahlilning noorganik dori vositalarining sifatini nazorat qilishdagi ahamiyati	5
5.	Noorganik dori vositalarining sifatini nazorat qilishdagi fiziko-kimyoviy tahlil usullari	5
6.	Uglevodorodlarning tahlilida xromatografiya usullarining qo'llanilishi	5
7.	Evropa farmakokeyasining tarkibiga kirgan alifatik karbon kislotalar hosilalari va ularning tahlili.	5
8.	Amerika farmakokeyasi tarkibiga kirgan Sintetik betalaktamidlar tahlili.	5
9.	Aminoglikozidlarning tahlilida xromatografik usullarining qo'llanilishi.	5
10.	Adamantanlar (remantadin, midantan) guruhiga kirgan dori moddalar taxlili va ishlatilishi.	5
11.	Tetratsiklinlar guruhiga kirgan dori moddalarining sifatini baholashda qo'llaniladigan tahlil usullari.	4
12.	Aromatik karbon kislotalar guruhiga kirgan dori moddalarining sifatini baholashda IQ- spektroskopiya usulining qo'llanilishi.	4
13.	IQ- spektroskopiya usulining prokain gidrokslorid moddasi tahlilida qo'llanilishi.	4
14.	Xiral dori vositalari.	4
15.	Dori vositalar tahlilida konduktometriya usulining qo'llanilishi.	4
16.	Dori vositalar tahlilida biologik tahlil usullarining qo'llanilishi.	4
17.	Gormonlar chinligini aniqlashda IQ- spektroskopiya usulining qo'llanilishi.	4
18.	Yurak glikozidlari miqdorini aniqlashning zamonaviy usullari.	4
6-semestr		
19.	Spektrofotometriya usulining nitrofuran hosilalari tahlilida qo'llanilishi	5
20.	Rutin miqdorini aniqlashda YuSSX usulidan foydalanish.	5
21.	UB-spektrofotometriya usuli yordamida B ₁₂ chinligini aniqlash.	5
22.	Ergoalkaloidlar hosilalarining tabiiy va sintetik dori vositalari.	5
23.	Imidazolin hosilalari tahlilida suvsiz sharoitda kislota asos titrlash usulining qo'llanilishi.	5
24.	Piridin qator dori vositalarining olinishi.	5
25.	Vitamin PP guruh preparatlarining inson hayotidagi ahamiyati va olinish manbaalari.	5
26.	Dori moddalarining polimorfizmi.	5
27.	Piperidin birikmalari misolida rivojlangan farmakokeyalarning qiyosiy tahlili.	5
28.	Evropa farmakokeyasi	5
29.	AQShning farmakokeyasi	4
30.	Vitamin B ₁ ning zamonaviy tahlil usullari.	4
31.	Kalsiy folinat dori moddasining tahlil usullari.	4
32.	Teofillin dori moddasini chinligini IQ-spektroskopiya usulida aniqlash.	4
33.	Atsiklovir dori moddasining tahlili.	4
34.	Dori moddasi tahlilida zamonaviy USSX usullarining qo'llanilishi.	4
35.	Dori moddasi tahlilida zamonaviy IQ va UB-spektroskopiya usullarining qo'llanilishi.	4
36.	Roman spektroskopiya usulini dori moddalari tahlilida qo'llanilishi.	4

Jami	164

Mustaqil o'zlashtiriladigan mavzular bo'yicha talabalar tomonidan internet ma'lumotlarni to'plash, bibliografik annotatsiya va taqdimotlarni tayyorlash, test savollarini va vaziyatli masalalarni tuzish tavsiya etiladi.

5. Fan bo'yicha kurs ishi.

Kurs ishi fan mavzulariga taalluqli masalalar yuzasidan talabalarga 5 – semestr boshida yakka tartibda tegishli topshiriq shaklida beriladi va 6-semestr yakunida himoya ko'rinishida o'tkaziladi. Kurs ishining xajmi 20-25 betdan kam bo'lmasligi, A4 formatdagi varaqlarda yozilishi va tikilib rasmiylashtirilishi lozim. Kurs ishini bajarish tartibi kafedraning uslubiy ko'rsatmasida batafsil keltirilgan. Kurs ishining xajmi rasmiylashtirish shakli, baholash mezonlari ishchi fan dasturida belgilanadi. Kurs ishini bajarish talabalarda fanga oid bilim, ko'nikma va malakalarni shakllantirishga xizmat qiladi.

Taxminiy kurs ishi uchun mavzular:

1. Farmatsevtik taxlilida asosiy reglamentlovchi hujjatlar
2. Dori moddalarini yaratish va ilmiy izlanishlarning asosiy yo'llari
3. Dori vositalariga qo'yilgan asosiy talablar
4. Dori preparatlarida yot moddalarni aniqlash
5. Dori preparatlari tozaligini aniqlashda YUQX usulini qo'llanilishi
6. YOt modallarni YUSSX usulida aniqlash
preparatlarining tahlili
7. Dori preparatlarini chinligini aniqlashda YUSSX usulini qullanilishi
8. Dori preparatlari mikdorini aniqlashda YUSSX usulini qo'llanilishi
9. Dori preparatlari tahlilida IK- spektroskopiya usulini qo'llanilishi
10. Dori preparatlari chinligini aniqlashda UB -spektrofotometriya usulini qullanilishi
11. Dori preparatlari miqdoriy tahlilida UB– spektrofotometriya usulini qo'llanilishi
12. Dori vositalarini tahlilida flyuorimetrikusulni qo'llanilishi
13. Dori vositalarini tahlilida FEK usulni qo'llanilishi
14. Dori vositalarini tahlilida kompleks usulini qo'llanilishi
15. Dori vositalarini tahlilida refraktometriya usulini qo'llanilishi
16. Vitaminlar tahlilida flyuorometrik usulini qo'llanilishi
17. Dori preparatlari tahlilida K'eldal usulni qo'llanilishi
18. Dori preparatlari tahlilida kompleksometrik usulni qo'llanilishi
19. Dori preparatlari tahlilida nitritometriya usulini kullanilishi
20. Galogen saqlagan ishqoriy er metallar
21. Magniy saqlagan preparatlar tahlili
22. Kalsiy saqlagan dori preparatlar tahlili
23. Vismut saqlagan dori preparatlar tahlili
24. Peroksid dori preparatlari tahlili
25. Galogen xosilali uglevodorodlar tahlilining o'ziga xosligi
26. Aldegid gurux dori moddalar tahlili
27. Uglevodorod gurux dori vositalari tahlili
28. Oligodigidrokarbon kislotalar tuyinmagan lakton gurux preparatla tahlili
29. Betalaktamid gurux preparatlar tahlili. Penitsillinlar
30. Bettalaktamidgurux preparatlar tahlili. Sefalosporinlar
31. Karbon kislota tuzlari tahlili
32. Alifatik aminokislotalar qatori dori preparatlari tahlili
33. Monotsikloterpen dori vositalar tahlili
34. Bitsiklik terpen dori vositalar tahlili
35. Retinol gurux preparatlar tahlili
36. Fenol qatori dori preparatlari tahlili

37. Naftoxinon gurux preparatlari tahlili
38. Aromatik kislotalar va ularning tuzlari bo'lgan dori preparatlari tahlili
39. Aromatik aminokislotalar tahlili
40. P-aminobenzoy kislota gurux dori vositalarini tahlili
41. P-aminosalitsil kislota preparatlari tahlili
42. Fenilsirka kislota guruxpreparatlartahlili
43. Dietilaminofenilalkilaminlar gurux preparatlar tahlili
44. Hidroksifenilalifatik gurux dori vositalar tahlili
45. Aminodibromfenilalkil aminlar tahlili
46. Benzosulfon kislota amidlari tahlili
47. Nitrofenilalkilaminlar tahlili
48. Tetratsiklinlar tahlili
49. Sulfanilamidla tahlili
50. Yurakglikozidlari tahlili
51. Kortikosteroidlar tahlili
52. Ergokalsiferol gurux preparatlar tahlili
53. Xolekalsiferol gurux preparatlar tahlili
54. Furan gurux preparatlari tahlili
55. Benzopiran gurux preparatlari tahlili
56. Imidazol va imidazolin gurux preparatlari tahlili
57. Piridin-3 karbon kislota gurux preparatlari tahlili
58. Piridin-4 karbon kislota gurux preparatlari tahlili
59. Barbitur kislota gurux preparatlari tahlili
60. Barbiturat tuzlar gurux preparatlari tahlili
61. Pirimidin-tiazolgurux preparatlari tahlili
62. Xinolin gurux preparatlari tahlili
63. Benzilizoxinolin gurux preparatlari tahlili
64. Morfinan gurux preparatlari tahlili
65. Purin gurux preparatlari tahlili
66. Purin-nukleotid gurux preparatlari tahlili
67. Purin -nukleozid gurux preparatlari tahlili
68. Benzodiazepin gurux preparatlari tahlili
69. Fenotiazinlar tahlili. Alkilvaatsil-xosilalari
70. Kobalamin gurux preparatlari tahlili
71. Dori vositalarining umumiy farmakopeyaviy taxlil usullari
72. Dori moddalari miqdorini aniqlash usullari.
73. s -elementlari hosilalari - dori vositalarining olinishi va tahlili
74. Halkogenlar. Bor birikmalarining tibbiyotda qo'llaniladigan dori vositalari tahlili.
75. Diagnostika uchun qo'llaniladigan dori vositalari
76. p -elementlari hosilalari - dori vositalarining olinishi va tahlili
77. d-elementlari hosilalari - dori vositalarining olinishi va tahlili
78. Halkogenlar. Azot birikmalarining tibbiyotda qo'llaniladigan dori vositalari tahlili.
79. Halkogenlar. Vismut birikmalarining tibbiyotda qo'llaniladigan dori vositalari tahlili.
80. Halkogenlar. Alyuminiy birikmalarining tibbiyotda qo'llaniladigan dori vositalari tahlili.

6. Ishlab chiqarish amaliyoti

Ishlab chiqarish amaliyoti ushbu semestrda rejalashtirilmagan.

7. Fan bo'yicha talabalar bilimni baxolash va nazorat qilish mezonlari

«Farmatsevtik kimyo» fani bo'yicha talabalarning semestr davomidagi o'zlashtirish ko'rsatkichi 5 ballik tizimda baholanadi.

Ushbu 5 ball baholash turlari bo'yicha quyidagicha taqsimlanadi: Ya.N.-5 ball, J.N.-5 ball, ON-5ball va MT -5 ball qilib taqsimlanadi.

JN semestr davomida ishchi o'quv dasturda keltirilgan mavzular bo'yicha talabani bilim va amaliy ko'nikmalarini baholash maqsadida o'quv mashg'ulotlari davomida o'tkaziladi.

Talabalar bilimini baholash mezonlari

Talabalarning bilimi quyidagi mezonlar asosida baholanadi:

- talaba mustaqil xulosa va qaror qabul qiladi, ijodiy fikrlay oladi, mustaqil mushohada yuritadi, olgan bilimini amalda qo'llay oladi, fanning (mavzuning) mohiyatini tushunadi, biladi, ifodalay oladi, aytib beradi hamda fan (mavzu) bo'yicha tasavvurga ega deb topilganda — 5 (a'lo) baho;

- talaba mustaqil mushohada yuritadi, olgan bilimini amalda qo'llay oladi, fanning (mavzuning) mohiyatni tushunadi, biladi, ifodalay oladi, aytib beradi hamda fan (mavzu) bo'yicha tasavvurga ega deb topilganda — 4 (yaxshi) baho;

- talaba olgan bilimini amalda qo'llay oladi, fanning (mavzuning) mohiyatni tushunadi, biladi, ifodalay oladi, aytib beradi hamda fan (mavzu) bo'yicha tasavvurga ega deb topilganda — 3 (qoniqarli) baho;

- talaba fan dasturini o'zlashtirmagan, fanning (mavzuning) mohiyatini tushunmaydi hamda fan (mavzu) bo'yicha tasavvurga ega emas deb topilganda — 2 (qoniqarsiz) baho bilan baholanadi.

Talabalar bilimini baholash

Talabalar bilimini baholash 5 baholik tizimda amalga oshiriladi.

YaN turlarini o'tkazish, shuningdek talabalarning bilimini baholash tegishli kafedra mudiri tomonidan tashkil etiladigan komissiya tomonidan amalga oshiriladi. Institutda YaN turlarini o'tkazilishi uchun maxsus Ishchi guruh shakllantiriladi. Ma'ruza, amaliy mashg'ulotlarini qoldirgan yoki JN qoniqarsiz baho olgan va ularni qayta topshirmagan talaba YaNga kiritilmaydi.

YaN turiga kirmagan yoki kiritilmagan, shuningdek ushbu nazorat turi bo'yicha «2» (qoniqarsiz) baho bilan baholangan talaba akademik qarzidor hisoblanadi. Talaba uzrli sabablarga ko'ra oraliq va (yoki) YaN turiga kirmagan taqdirda ushbu talabaga tegishli nazorat turini qayta topshirishga fakultet dekanining farmoyishi asosida ruxsat beriladi.

Baholash natijalarini qayd qilish

Talabalar bilimini baholash tegishli fan bo'yicha professor-o'qituvchi tomonidan talabalarning fanlarni o'zlashtirishini hisobga olish jurnalida qayd etib boriladi.

Professor-o'qituvchi jurnalda talabaga qo'yilgan baholarni shu kunning o'zida qayd etib boradi. Agar talabani bilimni baholash yozma ish shaklida o'tkazilgan bo'lsa, bunda professor-o'qituvchi talabalarning natijalarini 3 kundan ko'p bo'lmagan muddatda jurnalga qayd etishi lozim.

Nazorat turi bo'yicha talabani bilimni «3» (qoniqarli) yoki «4» (yaxshi) yoxud «5» (a'lo) baho bilan baholanganda, nazorat turini qayta topshirishga yo'l qo'yilmaydi.

Talaba nazorat turi o'tkazilgan vaqtda uzrli sabablarsiz qatnashmagan hollarda jurnalga «0» belgisi yozib qo'yiladi.

Fan bo'yicha o'zlashtirish ko'rsatkichi JN va YaNlarning o'rtacha arifmetik qiymatidan kelib chiqadi va butun sonlarda ifodalanadi. Bunda talaba har bir nazorat turidan kamida 3 “qoniqarli” baho olishi lozim.

Talabalarning nazorat turlarida olgan baholarni jurnalda rasmiylashtirish quyidagicha amalga oshiriladi:

Joriy nazorat o'rtacha arifmetik qiymatini hisoblash:

JN barcha baholari yig'indisiga mustaqil ta'lim

bahosi qo'shiladi va darslar soni+mustaqil ta'lim yig'indisiga bo'linadi

va qiymatlar zarur hollarda yaxlitlanadi:

JN (baholar yig'indisi) + TMI (baho): $(17* + 1** = 18) = 4,7$ yaxlitlanadi - 5

JN (baholar yig'indisi) + TMI (baho): $(17* + 1** = 18) = 4,4$ yaxlitlanadi - 4

* - dars soni; ** - mustaqil ta'lim.

Talabani tugallagan fan bo'yicha o'zlashtirish ko'rsatkichini aniqlash uchun JN, MT, ON va YaN larning o'rtacha arifmetik qiymatlari yig'indisini 3 ga bo'linadi va qiymatlar zarur hollarda yaxlitlanadi:

YaN turi bo'yicha talabani bilimi “2” (qoniqarsiz) baho bilan baholangan yoki jurnalga “0” belgisi yozib qo'yilgan hollarda ushbu baho yoki belgi talabani baholash daftariga yozilmaydi.

	Reyting baxolash turlari	Maks.ball	O'tkazish vaqti
	Joriy nazorat:	5	
	Mustaqil ta'lim topshiriqlarining o'z vaqtida va sifatli bajarilishi	5	
	Laboratoriya mashg'ulotlarda faolligi, savollarga to'g'ri javob berganligi, laboratoriya topshiriqlarni bajarilganligi uchun 17 ta dars baxolanadi, o'rtachasi olinadi unga mustaqil ish baxosi qo'shiladi va ikkiga bo'linadi.	5	

	Semestrda ikki marta ON o'tkaziladi. Ikkala ON o'rtacha baxosi olinadi. Shu baxoga YaN baxosi qo'shiladi va uchga bo'linadi. Jadval asosida % qiymati topilib, fanga ajratilgan soatga ko'paytiriladi va 100 ga bo'linadi.	5	
	Yakuniy nazorat	5	18 hafta
	Jami	5 ball	

8.Asosiy va Qo'shimcha adabiyotlar hamda axborot manbalari Asosiy adabiyotlar

7. Ibodov A.Yu., A.N.Yunusxodjaev, Q.A.Ubaydullaev. Farmatsevtik kimyo. Toshkent, «VORIS - NASHRIOT», 2011 I, 582 b
8. Ibodov A.Yu., A.N.Yunusxodjaev, Q.A.Ubaydullaev. Farmatsevtik kimyo. Toshkent, «VORIS - NASHRIOT», 2011 II, 482 b
9. Q.A.Ubaydullaev va b. Farmatsevtik kimyo fanidan oquv qollanma. A.N.Yunusxodjaevning umumiy tahriri ostida.- Toshkent, «Yangi nashr» 2015, 480 b
- 10.Е.Н. Вергейчик. Фармацевтическая химия. М., «МЕДпресс-информ», 2016 г. С 444
- 11.Ashutosh Kar. Pharm. drug Analysis. Copyright © 2005, 2001, New Age International (P) Ltd., Publishers Published by New Age International (P) Ltd., Publishers. ISBN (13): 978-81-224-2718-9

Qo'shimcha adabiyotlar

- 12.Mirziyoyev Sh. M. "O'zbekiston Respublikasini yanada rivojlantirish bo'yicha harakatlar strategiyasi to'grisida"gi Farmoni. Toshkent.: O'zbekiston, 2017 yil 7 fevral.
- 7.Mirziyoyev Sh. M. O'zbekiston Respublikasi Prezidentining "Oliy ta'lim tizimini yanada rivojlantirish chora-tadbirlari to'grisida"gi qarori. Toshkent.: O'zbekiston, 2017 yil 20 aprel.
- 8.Mirziyoyev Sh. M. Tibbiyot sohasidagi islohotlar aholining hayotdan roziligi, el-yurtimiz taraqqiyotiga xizmat qilsin. Sog'liqni saqlash tizimini yanada takomillashtirish, tibbiy xizmat sifati va samaradorligini oshirish, aholi salomatligini mustahkamlash, sifatli dori-darmon bilan ta'minlash borasidagi islohotlar tahliliga bag'ishlangan yig'ilishida so'zlagan nutqi. Toshkent.: O'zbekiston, 2017 yil 18 oktyabr.
11. Mirziyoyev Sh. M. Buyuk kelajagimizni mard va olijanob xalqimiz bilan birga quramiz. – Toshkent.: O'zbekiston, 2017 y.
12. O'zbekiston Respublikasi Prezidentining 2017 yil 7 fevraldagi "O'zbekiston Respublikasini yanada rivojlantirish bo'yicha harakatlar strategiyasi to'g'risida" gi PF-4947-sonli Farmoni. O'zbekiston Respublikasi qonun hujjatlari to'plami, 2017 y., 6-son, 70-modda
- 11.Краснов Е.А., Омарова Р.А., Бошкаева А.К.. Фармацевтическая химия. Учебное пособие, М., Издательство «Литтерра» 2016г. С 351
- 12.The United States Pharmacopoeia, 2003.
- 13Беликов В.Г. Фармацевтическая химия. –Москва. МЕДпресс информ, 2009. -610с
- 14.Раменской Г.В. Фармацевтическая химия. М. "Бином" 2015г. С 460.
- 15.Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
- 16..Mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar

Internet saytlari

www.wikipedia.com
www.pharmvestnik.uz
www.pharmapractice.ru

FANNI O‘QITISHDA FOYDALANILADIGAN INTREFAOL TA’LIM METODLARI.

“SWOT-tahlil” metodi

Ushbu texnologiya munozarali masalalarni hal etishda, baxs –munozaralar o‘tkazishda yoki o‘quv seminari yakunida, yoki o‘quv rejasi asosida biron bir bo‘lim o‘rganib bo‘lingach qo‘llanilishi mumkin. Bu texnologiya tinglovchilarni o‘z fikrlarini himoya qilishga, erkin fikrlash va o‘z fikrini boshkalarga o‘tkazishga, ochiq xolda baxslashishga, o‘quv jarayonida egallagan bilimlarini tahlil etishga, qay darajada egallaganliklarini baholashga hamda tinglovchilarni baxslashish madaniyatiga o‘rgatadi.



Namuna: yuqori samarali suyuqlik xromatografiya usulining SWOT tahlilini ushbu jadvalga tushiring.

S	yuqori samarali suyuqlik xromatografiya usulining afzallik tomonlari	Bir vaqtning o‘zida tekshiri-luvchi moddaning ham chinligi, ham to‘zalagi va ham miqdorini aniqlashga imkon beradi..
W	yuqori samarali suyuqlik xromatografiya usulining kamchilik tomonlari	Asbob qimmat turadi...
O	yuqori samarali suyuqlik xromatografiya usulidan foydalanishning imkoniyatlari	Internet bilan bog‘langan...
T	To‘siqlar (tashqi)	Elektr bo‘lmasa ishlamaydi...

“Keys-stadi” metodi

Keys-stadi interaktiv ta’lim metodi sifatida tinglovchilar tomonidan eng afzal ko‘riladigan metodlar qatoriga kirmoqda. Ushbu texnologiya asosan farmatsevtika fanlaridan dars beruvchi o‘qituvchi va tinglovchilarning umumiy intellektual va kommunikativ salohiyatini rivojlantirishga qaratilgan.

Buning sababi sifatida ushbu metod tinglovchilarga tashabbus bildirish, nazariy holatni o‘zlashtirishda hamda amaliy ko‘nikmalarni shakllantirishda mustaqillikka ega bo‘lish imkoniyatini berishda ko‘rish mumkin. O‘z navbatida vaziyatlarning analizi (tahlili) tinglovchilarning kasbiy shakllanish jarayoniga kuchli ta’sir o‘tkaza olishi, ularning kasbiy jixatdan “ulg‘ayishiga” xizmat qilishi, ta’lim olishga nisbatan qiziqish va ijobiy motivatsiyaning shakllantirishi alohida ahamiyatga ega. Keyslar metodi o‘qituvchining tafakkur turi sifatida, alohida paradigma ko‘rinishida gavdalanib, ijodiy salohiyatni rivojlantirish, noan’anaviy tarzda fikrlash imkoniyatini beradi.

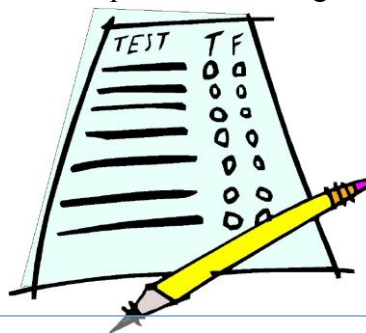
“Keys metodi” ni amalga oshirish bosqichlari

Ish bosqichlari	Faoliyat shakli va mazmuni
1-bosqich: Keys va uning axborot ta’minoti bilan tanishtirish	• yakka tartibdagi audio-vizual ish; • keys bilan tanishish(matnli, audio yoki media shaklda); • axborotni umumlashtirish; • axborot tahlili; • muammolarni aniqlash
2-bosqich: Keysni aniqlash-tirish va o‘quv topshirig‘ni belgilash	• individual va guruhda ishlash; • muammolarni dolzarblik ierarxiyasini aniqlash; • asosiy muammoli vaziyatni belgilash
3-bosqich: Keysdagi asosiy muammoni tahlil etish orqali o‘quv topshirig‘ining echimini izlash, hal etish yo‘llarini ishlab chiqish	• individual va guruhda ishlash; • muqobil echim yo‘llarini ishlab chiqish; • har bir echimning imkoniyatlari va to‘siqlarni tahlil qilish; • muqobil echimlarni tanlash
4-bosqich: Keys echimini echimini shakllantirish va asoslash, taqdimot.	• yakka va guruhda ishlash; • muqobil variantlarni amalda qo‘llash imkoniyatlarini asoslash; • ijodiy-loyiha taqdimotini tayyorlash; • yakuniy xulosa va vaziyat echimining amaliy aspektlarini yoritish

Keys. Laboratoriyaga yangi yuqori samarali xromatografi o‘rnatildi. Ammo ishga tushirishning imkoni bo‘lmadi.

“Assesment” metodi

Ushbu “Assesment” lardan ma’ruza mashg’ulotlarida qatnashchilarning mavjud bilim darajasini o’rganishda, yangi ma’lumotlarni bayon seminar, LABORATORIYA MASHG’ULOTlarda esa yoki ma’lumotlarni o’zlashtirish darajasini baholash, shuningdek, o’z-o’zini baholash maqsadida individual foydalanish tavsiya etiladi. SHuningdek, o’qituvchining yondashuvi hamda o’quv maqsadlaridan kelib chiqib, assesmentga qo’shimcha topshiriqlarni kiritish mumkin.



qilishda,
 mavzu
 shaklda
 ijodiy



Тест

- СФ усулида қандай кўрсаткич аниқнилади?
- А. Нур синдириш



- СФ усулидан фойдаланиш имкониятларини қиёсий таҳлил қилиш



IV.

V.

Тушунча таҳлили

- Спектрофотометрия усулини изоҳланг...



- Спектрофотометрия усулида дори модданинг чинлиги, тозалиги ва миқдорини

Mustaqil ishni tashkil etishning shakli va mazmuni

Tinglovchilarning mustaqil ishi o'rganilayotgan mavzu yuzasidan ma'lumotlarni axborot texnologiyalarining imkoniyatlaridan keng foydalangan xolda yig'ish, olingan ma'lumotlarni mustaqil ravishda ishlab chiqish, tahlil qilish va amaliyotda qo'llay olishdan iborat bo'lib, uning shakllari turli ko'rinishda bo'lishi mumkin. Mustaqil ishga mo'ljallangan mavzular quyida keltiribritilgan.

Tinglovchilarning mustaqil ishiga shuningdek, bitiruv malakaviy ishlarini bajarilishi borasida olib boradigan faoliyati ham kiradi.

Mustaqil ishni bajarish natijalari baholanadi. Uyga vazifalarni bajarish, qo'shimcha darslik va adabiyotlardan yangi bilimlarni mustaqil o'rganish, kerakli ma'lumotlarni izlash va ularni topish yo'llarini aniqlash, internet tarmoqlaridan foydalanib ma'lumotlar to'plash va ilmiy izlanishlar olib borish, mustaqil ravishda ilmiy manbalardan foydalanib ilmiy maqola va ma'ruzalar tayyorlash kabilar tinglovchilarning mashg'ulotlarda olgan bilimlarini chuqurlashtiradi, ularning mustaqil fikrlash va ijodiy qobiliyatini rivojlantiradi.

Mustaqil ta'lim mavzulari

1. Dori moddalarining chinligi va miqdorini aniqlashda qo'llaniladigan fizik (polyarometriya, refraktometriya, potentsiometriya, fotometriya) usullarning mohiyatni o'rganishi.
2. Titrimetrik tahlil usullari. Suvsiz muhitda titrlashning imkoniyat va kamchiliklari
3. Nitritometrik tahlil usulining mohiyati va uni qo'llash imkoniyatlari
4. Kompleksonometrik tahlil usulining mohiyati va uni qo'llash imkoniyatlari.
5. Aldegidlar va murakkab efirlar guruhiga kiruvchi dori moddalarini sanoatda olinishi, chinligi, miqdorini aniqlash usullari, ishlatilishi
6. Uglevodorodlarning tibbiyotda qo'llaniladigan hosilalari. Monosaxaridlar va disaxaridlar xaqida ma'lumot (glyukoza, saxaroza, kraxmal). Shu guruhga kiruvchi dori moddalarning fizik kimyoviy xossalari, tahlil usullari.
7. Sintetik betalaktamidlar, ularning olinishi, fizikaviy – kimyoviy xossalari asoslangan xolda tahlil usullari. Biologik faolligini aniqlash, saqlanish sharoitlari va ishlatilishi.
8. Biologik tahlil usullari va ularni antibiotiklarning sifatini nazorat qilishda qo'llash
9. Adamantanlar (remantadin, midantan) guruhiga kirgan dori moddalar taxlili va ishlatilishi.
10. Nosteroid tuzilishga ega bo'lgan esterogen gormonlar (sinestrol, dietilstilbestrol)ning to'liq tahlili, ishlatilishi, saqlanishi.
11. Vitamin A ta'sirga ega bo'lgan dori moddalarining tahlili
12. Doksatsiklin gidroxloridni sifatiga qo'yilgan talablar va uning tahlilini kimyoviy va zamonaviy usullarda bajarish.
13. Oksafenamidning olinishi, xossalari, chinligi, saqlash sharoiti, ishlatilishi. Preparatning sifatiga qo'yilgan talablar va uning tahlilini kimyoviy va zamonaviy usullarda bajarish.
14. Metoklopramid gidroxloridning sifatiga qo'yilgan talablar, olinishi, tahlil usullari, qo'llanilishi va saqlanishi.
15. Vitamin K guruhi moddalari saqlovchi dori vositalarining olinishi, xossalari, sifatiga qo'yilgan talablar, tahlil usullarining o'ziga xosligi, qo'llanilishi Filloxinonning sintetik o'xshashi (analogi) – vikasol. Sifatiga qo'yilgan talablar, tahlil usullari.
16. Anaprilinning olinishi, xossalari, sifatiga qo'yilgan talablar, tahlil usullari, qo'llanilishi va saqlanishi.
17. Rentgenokontrast moddalar. Ularning olinishi, tahlil usullari.
18. Sulfalen, sulfadimetoksin, glikvidon preparatlarining olinishi, xossalari, tahlil usullari, qo'llanilishi va saqlanishi. Sulfanilamidlarni fizik-kimyoviy usullarda identifikatsiya qilish va miqdorini aniqlash.

19. Ersefuril preparatining sifatiga qo'yilgan talablar, tahlil usullari, qo'llanilishi va saqlanishi.
20. Asenokumarol (sinkumar) ning olinishi, xossalari, sifatiga qo'yilgan talablar, tahlil usullari, qo'llanilishi va saqlanishi.
21. Oksimetazolin gidrokslorid preparatining olinishi, xossalari, qo'llanishi, tahlil usullari, saqlanish sharoitlari.
22. Klindamitsin gidrokslorid preparatining xossalari, sifatiga qo'yilgan talablar, tahlil usullari, qo'llanilishi va saqlanishi.
23. Vinpotsetinning sifatiga qo'yilgan talablar, olinishi, tahlil usullari, qo'llanilishi va saqlanishi.
24. O'zbekiston olimlarining alkaloidlar kimyosida tutgan o'rni. Tabiiy manbalardan indol guruhi alkaloidlarini ajratib olish, identifikatsiya qilish
25. Lizergin kislota hosilalarining sifatiga qo'yilgan talablar va ularning zamonaviy tahlil usullari.
26. Piperidin hosilalari guruhiga kirgan dori moddalari tahlili.
27. Tsiklogeksan hosilalari guruhiga kirgan dori moddalari tahlili.
28. O'zbekiston Respublikasida ro'yxatga olingan narkotik va prekursorlarni ekspress tahlil usullari.
29. Ftorxinolin hosilalari (tsiprofloksatsin gidrokslorid va ofloksatsin) tahlili.
30. Pedagogik texnologiyalarni qo'llash jarayonida ishlatiladigan ko'rgazmali va tarqatma materiallarni tayyorlashga qo'yiladigan talablar.
31. Fenkarolning olinishi, xossalari, sifatiga qo'yilgan talablar, tahlil usullari, qo'llanilishi va saqlanishi. Glautsin sifatiga qo'yilgan talablar, umumiy va xususiy tahlil usullari.
32. Kaliy orotat preparatining olinishi, xossalari, sifatiga qo'yilgan talablar, tahlil usullari, qo'llanilishi va saqlanishi.
33. Tiopental-natriy preparatining olinishi, xossalari, sifatiga qo'yilgan talablar, tahlil usullari, qo'llanilishi va saqlanishi.
34. Kondensirlangan korrin hosilalari – kobalaminlartahlili.
35. Azaleptin, alprazolam preparatlarining olinishi, xossalari, sifatiga qo'yilgan talablar, tahlil usullari, qo'llanilishi va saqlanishi
36. Diltiazem gidroksloridlarning olinishi, xossalari, sifatiga qo'yilgan talablar, tahlil usullari, qo'llanilishi va saqlanishi.

Talaba mustaqil ishni tayyorlashda muayyan fanning xususiyatlarini xisobga olgan holda, quyidagi shakillardan foydalanish tavsiya etiladi:

- darslik va o'quv qo'llanmalar bo'yicha fan boblarini va mavzularini o'rganish;
- tarqatma materiallar bo'yicha ma'ruzalar matnlarini o'zlashtirish;
- dori vositalari tahlili bo'yicha informatsion texnologiyalaridan foydalanib, ma'lumotlar olish va ularni o'rganish;
- talabaning o'quv, ilmiy tadqiqot ishlarini bajarish bilan bog'liq bo'lgan fan bo'limlari va mavzularni chuqur o'rganish;
- faol va muammoli o'qitish uslubidan foydalaniladigan o'quv mashg'ulotlarini o'tkazish;
- elektron darsliklarning bo'limlari va mavzulari bo'yicha masofaviy (distantion) ta'lim olish va x.z.;

Mustaqil ishlarning tashkil etilishi, ularning mavzulari va bajarilishi maxsus chop etilgan uslubiy qo'llanmada bayon etilgan.

GLOSSARIY

Termin	Rus tilidagi sharhi	Ingliz tilidagi sharhi
Analitik signal	Сигнал, содержащий количественную информацию о величине, функционально связанной с содержанием анализа	Signal comprising quantitative information about the magnitude functionally related to the content of the analyte
tahlil usuli	Достаточно универсальный теоритический обоснованный способ определения анализируемого вещества.	Suffice universal Theoretically, a reasonable method for determining an analyte
tahlil uslubi	Подробное описание анализа данного объекта с использованием выбранного метода.	A detailed description of the analysis of the object using the selected method.
identifikasiya usuli	Доказательство наличия в пробе определяемого вещества	The proof of the presence in the sample of the substance
Proba	Предмет исследуемого анализа	The subject of the analysis of the study.
Absolyut usul	Методы не требующие градуировку и стандартных образцов (гравиметрия, кулонометрия)	The methods do not require calibration and standard samples (gravimetry, coulometry, and others.)
birlamchi usul	Методы, обоснованные на измерении интенсивности сигнала в единственной измерительной позиции	Methods based on signal strength measurements at a single measuring position
ikkilamchi usul	Методы, в которых использовалось несколько измерительных позиций	Methods used in which several measuring positions.
Metod gradirovочноgo grafika	Метод, когда измеряют интенсивность аналитического сигнала и нескольких стандартных образцов или растворов.	The method, when measured by the intensity of the analytical signal in several standard designs or solutions
molyar usul	Измерение аналитического сигнала и нескольких стандартных растворов или образцов и рассчитывают коэффициент поглощения	analytical signal measurement in enskolkih standard solutions or samples and calculate the absorption coefficient
qushimcha usul	Измеряют интенсивность сигнала аналитической пробы, затем интенсивность сигнала пробы с известной добавкой стандартного раствора.	Measure the intensity of the analytical signal of the sample, then the intensity of the signal sample with a known standard solution additive.
Optiusullar	Методы анализа веществ, основанные на изучении их оптических свойств.	Methods for analysis of substances, based on the study of their optical properties
Konduktimetriya	Электрохимический метод, основанный на измерении электропроводности	The electrochemical method based on the measurement of electrical conductivity
Potensiometriya	Метод, основанный на измерении	The method, based on

	потенциала индикаторного электрода	measuring the potential of the indicator electrode
Xromatografiya	Метод основанный на разделении и анализе смесей веществ по их сорбционной способности	The method is based on the separation and analysis of mixtures of substances by their sorption capacity
Spektral tahlil usuli	Метод основанный на изучении взаимодействия веществ с электромагнитным излучением	The method is based on the study of the interaction of matter with electromagnetic radiation.
Fotometrik tahlil	Метод основанный на измерении поглощения излучения оптического диапазона	The method is based on measuring the absorption of radiation in the optical range
Refraktometriya	Метод основанный на определении показателя преломления	The method is based on the determination of the refractive index
Lyuminessensiya	Метод основанный на способности веществ светиться под воздействием УФ-лучей	The method is based on the ability of substances to glow when exposed to UV rays.
Dori vositasi	Лекарственное средство представляющее собой индивидуальное химическое соединение или биологическое вещество	The drug is an individual chemical compound whether biological substance.
Dori shakli	Продаваемое лекарственное средство удобное для приёма.	Attached drug or medicinal plant raw materials convenient for receiving state

ADABIYOTLAR RO'YXATI



I. Maxsus adabiyotlar

1. ASHUTOSH KAR 'Pharmaceutical Drug Analysis' second edition -2013 y.
2. A.N.Yunushodjaev, Q.A.Ubaydullaev va b. Farmatsevtik kimyo. Toshkent, «Extremum press», 2011
3. Ibodov A.Yu. Farmatsevtik kimyo. I va II tom., Toshkent, Abu Ali ibn Sino, 1996 y.
4. Belikov V.G. Farmatsevticheskaya ximiya, M., "MEDpress-inform", 2009 g.
5. Arzamastsev A.P. Farmatsevticheskaya ximiya, M., "GEOTAR-Media", 2008 g.
6. Davlat farmakopeyasi XI nashr, T 1,2 M. 1987, 1990 y.

Qo'shimcha adabiyotlar

1. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010
2. Tarmoq standarti TSt 42-01: 2002 "Dori vositalari sifati standartlari asosiy qoidalari" Toshkent, 2002 y.
3. Sharshunova N., Shvars V., Mixalets CH. Tonkosloynaya xromatografiya v farmatsii i klinicheskoy bioximii, M. Mir, 1980 g.
4. O'zbekiston Respublikasida farmatsevtika faoliyati, I,II kitob, Toshkent, 2001 y. III kitob 2003 y.
5. Mavzular bo'yicha uslubiy qo'llanmalar
6. V.N. Romanenko, A.G. Orlov, G.V.Nikitina „Kniga dlya nachinayushhego issledovatelya - ximika”, Leningrad, „Ximiya”, 1987 g. S. 279.
7. Mashkovskiy M.D. Lekarstvennqe sredstva, M., Meditsina, 2006 g. T. 1 i 2.
8. Farmatsevtik kimyo fanidan ma'lumotnoma, Q.A.Ubaydullaev va b. . Toshkent, «Extremum press», 2010

Internet resurslari

1. www. Ziyonet. uz
2. www. edu. Uz
3. Infocom.uz elektron jurnali: www.infocom.uz
4. O'zbekiston Respublikasi Prezidentining Matbuot markazi sayti: www.press-service.uz
4. O'zbekiston Respublikasi Davlat Hokimiyati portali: www.gov.uz
5. Axborot-kommunikatsiya texnologiyalari izohli lug'ati, 2004, UNDP DDI: Programme www.lugat.uz, www.glossaiy.uz
6. O'zbek internet resurslarining katalogi: www.uz

