

KIMYO
fanidan uzviylashtirilgan o'quv
dasturi asosida taqvim-mavzu reja
(7-9- sinflar)

Toshkent -2015

7-SINF

(haftasiga 2 soatdan, jami 68 soat, laboratoriya ishlari darslik bo'yicha raqamlangan)

	Dars mavzusi	soat
I CHORAK		
1	Kimyo fanining predmeti va vazifalari	1
2	O'zbekistondagi kimyogar olimlarning kimyo faniga qo'shgan hissalari	1
3	Modda va uning xossalari	1
4	1-amaliy mashg'ulot. Kimyo xonasida jihozlar va reaktivlar bilan ishlashda xavf-sizlaik qoidalari	1
5	2-amaliy mashg'ulot. Laboratoriya jihozlari bilan ishlash. Alanganing tuzilishini o'rganish. Gulxan	1
6	Atom molekulyar ta'limot. Kimyoviy element, kimyoviy belgi	1
7	Atomlarning o'lchami. Nisbiy va absolyut massa.	1
8	1-Nazorat ishi	1
9	Kimyoviy modda -atom va molekular uyushmasi. Molekulyar va nomolekulyar moddalar	1
10	Sof modda va aralashmalar	1
11	3-amaliy mashg'ulot. Ifloslangan osh tuzini tozalash	1
12	Oddiy va murakkab moddalar	1
13	Moddaning agregat holatlari	1
14	Kimyoviy formula. Valentlik.	
15	Molekulalarning o'lchami, nisbiy va absolyut massasi. Mol va molyar massa. Avogadro doimiysi	1
16	Moddalarning xossalari. Fizik va kimyoviy o'zgarishlar	1
17	Kimyoviy reaksiyalarning sodir bo'lishi. Kimyoviy reaksiya tenglamalari. Koeffitsientlar	1
18	2-Nazorat ishi	1

19	Tarkibning doimiylik qonuni	1
20	Massaning saqlanish qonuni	1
21	Ekvivalentlik qonuni	1
22	Avogadro qonuni. Molyar hajm	1
23	Kimyoviy reaksiya turlari	1
24	masalalar yechish	1
25	3-Nazorat ishi	
26	Kislrod kimyoviy element.	1
27	Kislrod-oddiy modda. Uning olinishi	1
28	Kislrodning kimyoviy xossalari, biologik ahamiyati va ishlatilishi	1
29	Kislrodning tabiatda aylanishi, havoning tarkibi. Havoning ifloslanishdan saqlash. Havo tarkibining ifloslanishi	1
30	Moddaning yonishi. Yonilg'ilarning turlari. Olov -yong'in manbai.	1
31	4-amaliy mashg'ulot. Kislrod olish va uning xossalari bilan tanishish	1
32	4-Nazorat ishi	1

III CHORAK

33	Vodorod kimyoviy element. Kislotalar haqida dastlabki tushunchalar	1
34	Vodorodning olinishi.	1
35	Vodorod oddiy modda. Uning formulasi va nolar massasi. Vodorodning xossalari. Vodorod sof ekologik yonilg, uning ishlatilishi	1
36	masalalar yechish	1

37	Suv murakkab modda, uning tarkibi, molyar massasi, xossalari	1
38	Suvning tabiatda tarqalishi, ahamiyati, ishlatilishi. Suv havzalarini ifloslanishdan saqlash choralari. Suvni tozalash usullari. Suv tarkibining ifloslanishi	1
39	Suv eng yaxshi erituvchi. Eruvchanlik	1
40	Eritmalar va ularning konsentrasiyasi haqida tushuncha, eritmalarining ahamiyati.	1
41	Eritmada erigan moddaning massa ulushi, molyar va normal konsentrasiyasi. Molyar va normal konsentrasiyasi	1
42	Masala yechish	1
43	5-Nazorat ishi	1
44	5-amaliy mashg'ulot. Eritmalar tayyorlash.	1
45	Metallar va metallmaslar. Murakkab moddalarning toifalanishi	1
46	Oksidlarning tarkibi, tuzulishi, nomlanishi. Oksidlarning toifalanishi	1
47	Oksidlarning olinishi va xossalari	1
48	Eng muhim oksidlarning ishlatilishi.	1
49	Asoslarning tuzulishi, tarkibi nomlanishi va toifalanishi	1
50	Asoslarning olinishi va xossalari.	1
51	Eng muhim asoslarning ishlatilishi	1
52	6-amaliy mashg'ulot. Tuproqning suvli eritmasida ishqor borligini aniqlash	1
53	6-Nazorat ishi	1

IV CHORAK

54	Kislotalarning tarkibi, tuzilishi, nomlanishi va toifalanishi	1
55	Kislotalarning olinishi va xossalari	1
56	7-amaliy mashg'ulot. CuO va Fe_2O_3 bilan sulfat kislota reaksiyasi	1
57	Eng muhim kislotalarni ishlatilishi	1
58	Tuzlarning tarkibi, tuzulishi, nomlanishi	1
59	Tuzlar formulalarini ifodalash, ularning toifalanishi.	1
60	Tuzlarni olinishi va xossalari.	1
61	Eng muhim tuzlarning ishlatilishi	1
62	7-Nazorat ishi	1
63	bobga doir testlar	
64	Oksid, asos, kislota va tuz orasidagi genetik bog'lanish. Dori-darmonlar	1
65	8-amaliy mashg'ulot. Tajribaviy masalalar yechish	1
66	Masalalar yechish	1
67	8-Nazorat ishi	1
68	Kimyoviy ishlab chiqarish yoki kimyo texnika institutlariga sayohat. Kimyoviy xavfli ob'ektlardagi avariya.	1

8-SINF

	Dars mavzusi	soat	
1	Dastlabki kimyo viy tushuncha va qonunlar. Kimyoviy formula, valentlik	1	
2	Mol-modda miqdori, Avogadro qonuni, gazlarning nisbiy zichligi, ekvivalentlar qonuni.	1	
3, 4	Noorganik birikmalarining asosiy sinflari genetik bog'lanish.	2	
5	Kimyoviy elementlarning dastlabki toifalanishi.	1	
6	Kimyoviy elementlarning tabiiy oilalari.	1	
7	Kimyoviy elementlar davriy qonuni.	1	
8	1-Nazorat ishi	1	

9	Atom yadro tarkibi.	1	
10	Izotoplar. Izobarlar.	1	
11	Atom elektron qavatlar	1	
12	Energetik pog'onachalar.	1	
13	Kimyoviy elementlar davriy sistemasi	1	
14	Kichik davrdagi elementlarning atom tuzulishi	1	
15	Katta davr elementlarning atom tuzulishi.	1	
16	Elementlarni davriy jadvaldagi o'rniga va atom tuzulishiga qarab tavsiflash. Davriy qonunning ahamiyati.	1	
17	mashqlar yechish		
18	2-Nazorat ishi	1	
19	Yadro reaksiyalari	1	
20	Davriy qonun va davriy jadval.	1	
21	Kimyoviy bog'la nish. Kimyoviy elementlarning nisbiy elektromanfiyligi	1	
22	Kimyoviy bog'lanish turlari. Kovalent bog'lanish	1	
23	Donor-akseptor bog'lanish	1	
24	Ion bog'lanish. Kristall panjaraturleri	1	
25	3-Nazorat ishi		
26	Elementlarning oksidlanish darajasi.	1	
27	Oksidlanish-qaytarilish reaksiyalar	1	
28	Oksidlanish-qaytarilish reaksiyalari tenglamalari	1	
29	masalalar yechish	1	
30	Elektrolitlar va noelektrolitlar.	1	
31	Elektrolitik dissotsiyanlash nazariyasi	1	
32	4-Nazorat ishi	1	
33	Kislotalar, ishqorlar va tuzlarning dissotsiyanlashi	1	
34	Kuchli va kuchsiz elektrolitlar. Dissotsiyanlash darajasi	1	
35	Ion almashinish reaksiyalari	1	
36	Elektrolitik dissotsiyanlash nazariyasiga oid masala va misollar yechish	1	
37	Tuzlarning gidrolizi.	1	
38	Tuzlar gidrolizini turli xil omillarga bog'liqligi.	1	
39	masala va testlar yechish	1	
40	5-Nazorat ishi	1	
41	Metallarning kimyoviy element lar davriy sistemasidagi o' rni. Atom tuzulishi.	1	
42	Metallarning umumiy xossalari	1	
43	Galogenlarning davriy sistema dagi o' rni. Atom tuzulishi.xossalari.	1	
44	Xlor. Kimyoviy xavfli obektda qo'llaniladigan KTZM. zaharlanganda yordam ko'rsatish.	1	
45	Vodorod xlorid	1	
46	Ftor, brom, yod	1	
47	1-amaliy mashg'ulot.	1	
48	6-Nazorat ishi	1	
49	Kislorod gruppachasi elementlari.Oltingugurt.	1	
50	Oltingugurtning vodorodli birikmalari. KTZM	1	
51	Oltingugurtning kislorodli birikmalari	1	
52	Sulfat kislota.KTZM	1	

53	Kimyoviy reaksiyalarning tezligi. Kimyoviy muvozanat	1	
54	Sanoatda sulfat kislota ishlab chiqarish	1	
55	2-amaliy mashg'ulot	1	
56	7-Nazorat ishi	1	
57	Azot guruhchasi elementlari. Azot	1	
58	Azotning vodorodli birikmalari	1	
59	Azotning kislorodli birikmalari.	1	
60	Nitrat kislota. Nitrat kislota tuzlari	1	
61	3-amaliy mashg'ulot	1	
62	Fosfor.	1	
63	Fosforning kislorodli birikmalari. Ortofosfat kislota	1	
64	4-amaliy mashg'ulot	1	
65	Mineral o'g'itlar	1	
66	Asosiy menereal o'g'itlar. Biogen elementlarning ahamiyati.	1	
67	5-amaliy mashg'ulot	1	
68	8-Nazorat ishi	1	

9-SINF

	Dars mavzusi	
I CHORAK		
1	Elementlar davriy sistemasi va davriy qonuni. Davr va gruppalarda elementlar va xossalarning o'zgarishi.	1
2	Atom yadrosi	1
3	Kimyoviy bog'lanishning turlari: kovalent (qutbsiz va qutbli), ionli bog'lanishlar	1
4	Elementlar valent imkoniyatlari va ularning oksidlanish darajasi	1
5	Elektrolitik dissotsiyanlash nazariyasi	1
6	masala va mashqlar yechish	1
7	1-Nazorat ishi	1
8	Metallmaslar. Uglerod gruppachasidagi elementlarning umumiy tavsifi	1
9	Uglerodning davriy sistemadagi o'rni, atom tuzilishi	1
10	Uglerodning fizik va kimyoviy xossalari	1
11	Uglerodning eng muhim birikmalari	1
12	Karbonat kislota va karbonatlarning xossalari	1
13	1-Amaliy ish	1
14	masala va mashqlar yechish	1
15	Kremniyning davriy sistemadagi o'rni va atom tuzilishi	1
16	Kremniyning xossalari. Muhim birikmalari	1
17	Silikat sanoati	1
18	2-Nazorat ishi	1
II CHORAK		
19	Metallarning tabiatda tarqalishi, olinishi va ishlatilishi	1
20	Qotishmalar va ularning ishlatilishi	1
21	Metallarning fizik va kimyoviy xossalari	2
22		
23	Metallar korroziyasi	1
24	3-Nazorat ishi Masalalar yechish	
25	Elektroliz va uning amaliy ahamiyati	1
26	Elektroliz va unga doir masala yechish, mashqlar bajarish.	1
27	Ishqoriy metallar.	1

28	Natriy va kaliyning xossalari va eng muhim birikmalari.	1
29	Soda ishlab chiqarish.	1
30	Kalsiy va magniy	1
31	Suvning qattiqligi va uni yumshatish usullari	1
32	4-Nazorat ishi	1
III CHORAK		
33	Amaliy ish-2	1
34	masala va mashqlar	
35	Alyuminiy.	1
36	Alyuminiyning fizik, kimyoviy xossalari, ishlatilishi.	1
37	I guruh yonaki guruhcha metallarining davriy jadvaldagi oʻrni. Atom tuzilishi. Xossalari.Mis.	1
38	IIguruh yonaki guruhcha elementlarining davriy jadvaldagi oʻrni. Atom tuzilishi. xossalari	1
39	Xrom. Davriy jadvaldagi oʻrni. Atom tuzilishi va ayrim xossalari.	1
40	Xromning 2,3,6 valaentli birikmalari va xossalari.	1
41	5-NAZORAT ISHI	1
42	Marganes. Davriy jadvaldagi oʻrni. Atom tuzilishi. Ayrim xossalari.	1
43	Temirning davriy sistemadagi tutgan oʻrni, atom tuzilishi, tabiatda tarqalishi, xossalari	1
44	Oʻzbekistonda metallurgiya. Choʻyan va poʻlat ishlab chiqarish	1
45	3-amaliy ish	1
46	Organik birikmalar. Uglerod birikmalari kimyosidir.	1
47	Organik birikmalarning tuzilish nazariyasi.	1
48	Toʻyingan uglevodorodlar	1
49	Toʻyinmagan uglevodorodlar Etilen qatori	1
50	Atsetilen.	1
51	Diyen uglevodorodlar	1
52	6-NAZORAT ISHI	1
IV CHORAK		
53	Aromatik uglevodorodlarning tuzilishi, ishlatilishi	1
54	Uglevodorodlarning tabiiy manbalari	1
55	Spirtlar.Metil va etil srirti	1
56	Aldegidlar	1
57	Toʻyingan bir asosli karbon kislotalar	1
58	Murakkab efirlarYogʻlar.	1
59	Uglevodlar	1
60	Azotli organik birikmalar. Aminokislotalar. Oqsillar.	1
61	Yuqori molekulyar birikmalar.	1
62	7-Nazorat ishi	1
63	Kimyoviy ishlab chiqarish istiqbollari. Oʻzbekistonda kimyo fani va sanoatning rivoj lanish istiqbollari	1
64	Atmosfera va gidrosferani muhofoza qilish.Jamoa muhofaza vositalari.	
65	Davriy qonun va elementlar davriy sistemasining ahamiyati	1
66	Kimyoviy reaksiyalarning kimyoviy ishlab chiqarishdagi ahamiyati.Oʻzbekistonda kinyo fani va kimyo sanoatining rivojlanish istiqbollari Maishiy kimyoviy vositalar	1
67	8-Nazorat ishi	1
68	Masalalar yechish	1

