

МАЪРУЗА № 6

МАВЗУ: ҲАЁТ ФАОЛИЯТИДА ҚАТНАШАДИГАН БИР ХИЛ ФУНКЦИЯЛИ БИ- ВА ПОЛИФУНКЦИОНАЛ БИРИКМАЛАР.

1. Мавзунинг мақсади:

Биологик жараёнларда қатнашадиган гетерофункционал полифункционал бирикмаларнинг узига хос асосий қонуниятлари ҳақида билимни мужассамлаштириш.

Маърузага ажратилган вақт - 2 соат

2. КЎРИЛАДИГАН МАСАЛАЛАР:

1. Бир нечта бир хил функционал гуруҳли бирикмаларнинг тузилиши ва номенклатураси
2. Функционал гуруҳларнинг ҳар бир функционал гуруҳи бўйича ва гуруҳларнинг ўзаро таъсири натижасида вужудга келадиган махсус (специфик) кимёвий хоссалари
3. Полифункционал бирикмаларнинг специфик реакциялари
4. Полифункционал биологик фаол моддаларнинг айрим намоёндалари

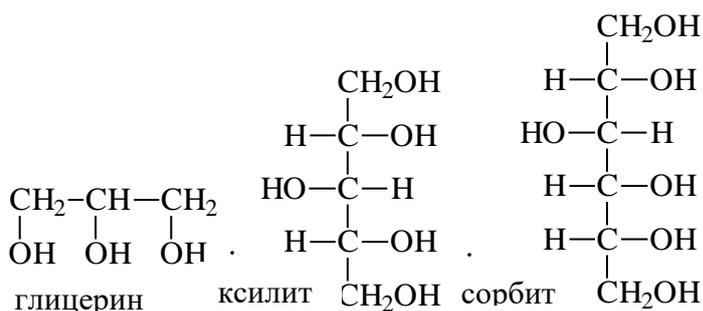
3. КУТИЛАДИГАН НАТИЖАЛАР:

Маъруза давомида талабалар полифункционал бирикмаларнинг тузилиши, функционал гуруҳларни бир бирига таъсири натижасида хоссаларида вужудга келадиган ўзгаришларни мантиқан келтириб чиқаришни, ушбу моддаларни метаболит ва антиметаболит сифатида ва даволовчи моддалар сифатида кўра билишни ўрганишлари керак.

4. МАЪРУЗАНИНГ МАЗМУНИ

КЎП АТОМЛИ СПИРТЛАР ВА КЎП АТОМЛИ ФЕНОЛЛАР. КЎП АТОМЛИ СПИРТЛАР.

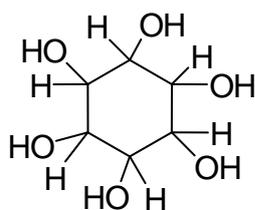
$\text{HOCH}_2\text{-CH}_2\text{OH}$ этиленгликол (захарли, юкори ҳароратда қайнайдиган, музламайдиган суюқлик). Марказий асаб системасини, буйракни, жигарни захарлайди, унга қарши модда $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$



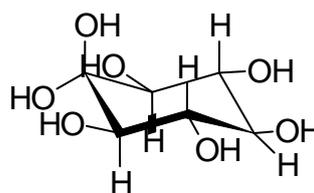
Глицерин - захарли эмас, ёгларни таркибига киради, терини юмшатиш учун кулланиладиган суртмаларнинг асосини ташкил килади. Даволовчи озика сифатида кулланади (диабед, “канд касаллиги” билан касалланганлар учун канд урнини босувчи модда сифатида ишлатилади).

Ксилит ва сорбит: тегишли моносакхаридларни кайтариш йули билан олинади. Сорбит-табиатда кенг тарқалган, хул мевалар таркибида (масалан: рябинада 7% сорбит бор).

Ксилит ва сорбит-диабет билан огриганда канд урнини босади, кандолатчиликда, ичимликлар, тиш пастаси таркибига киради.



ТИНОЗИТ

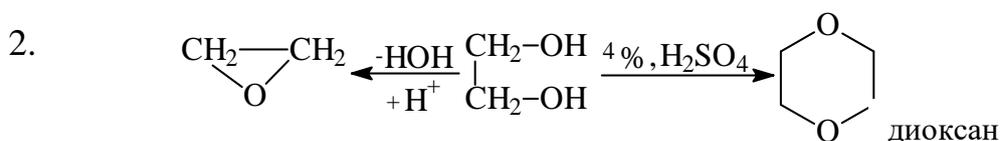
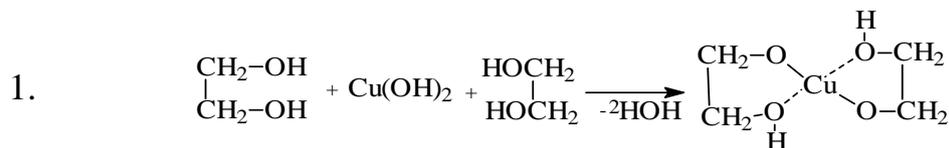


МИОИНОЗИТ

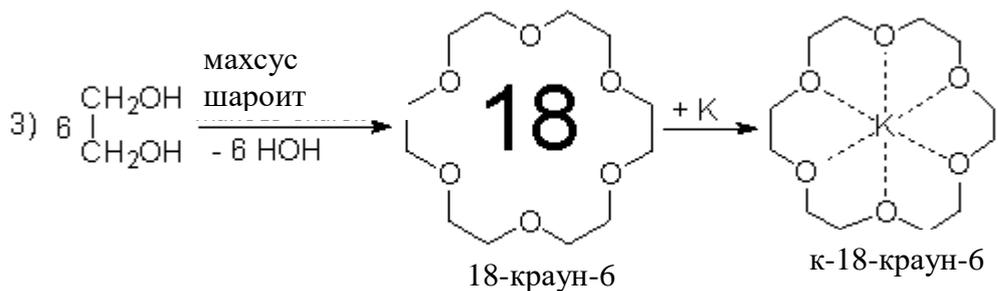
Миоинозит-инозитни фазовий изомер шаклларининг бири “В” гуруҳдаги витаминларга киради. Фитин-препарати унинг фосфорланган эфири. Туткалок, рахит, камконликларни даволашда ишлатилади.

Куп атомли спиртларни хоссалари

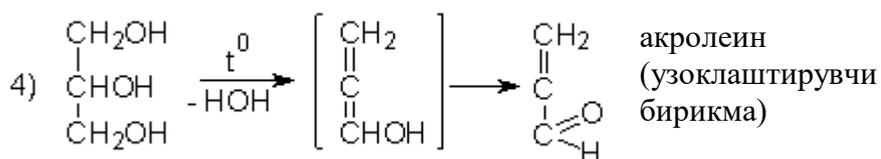
1. Дегидратланиш реакцияси



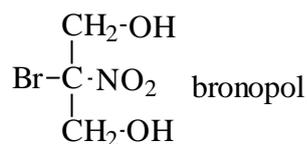
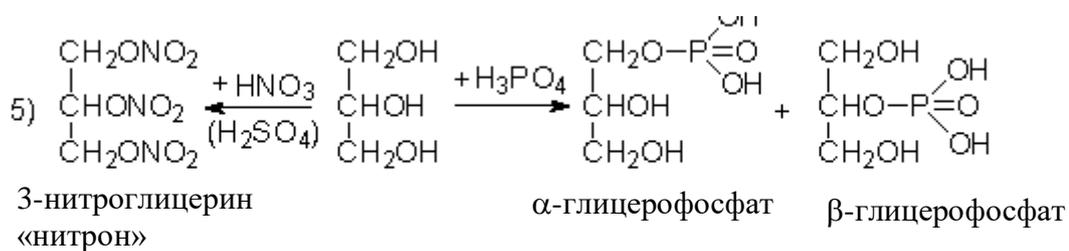
Краун эфири



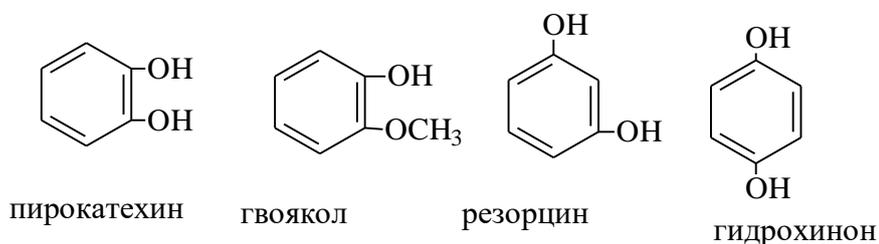
Глицеринни дегидратланиши



2. Эфирларни хосил бўлиши



II. кўп атомли феноллар.



Пирокатехин-катехоламинларнинг тузилиш бирлиги.

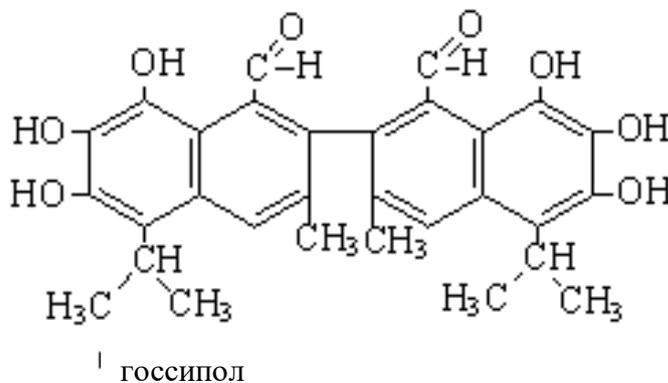
Гваякол -пирокатехинни метил эфири, нафас йулларинин катарактида даволовчи восита сифатида кулланилади.

Резорцин-тери касалликларида ишлатилади

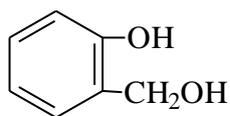
Гидрохинон-фотосурат соҳасида очилтиргич сифатида кулланилади.



1.Канабидиол-резорцинни хосиласи-марихуаннанинг бошлангич таъсир моддаси II ва III- эстроген ёки аёлларнинг жинсий гормонларини урнини босувчи моддалар.

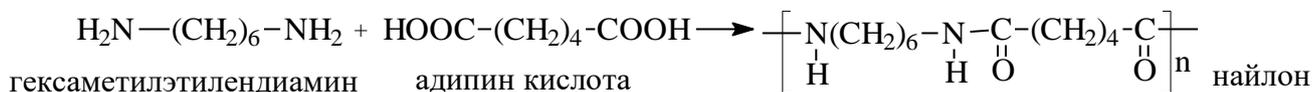
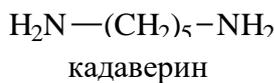
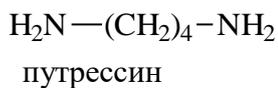
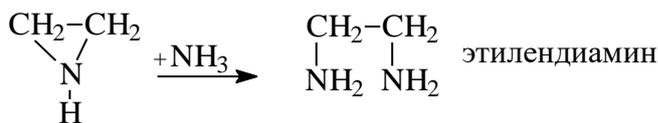


Уругларнинг функцияси камайганида даволовчи восита сифатида ишлатилади.



Салицил спирти-антиревматик восита

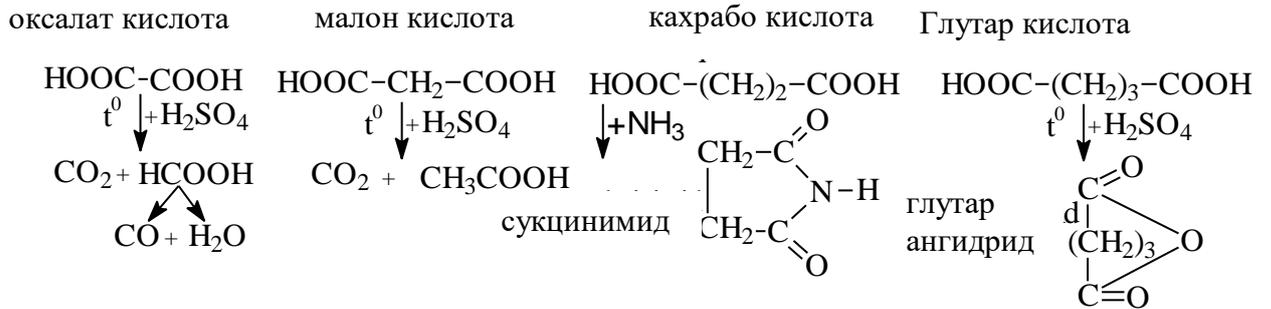
Диаминлар



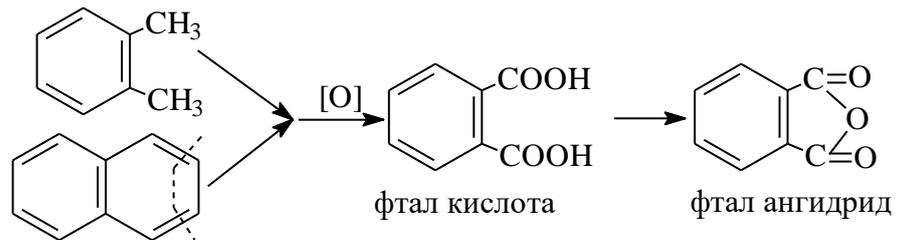
Антрахинон хосилалар - ични юмшатадиган восита, буёк ва саратон касалликларига карши доривор моддалар

Икки асосли карбон кислоталар

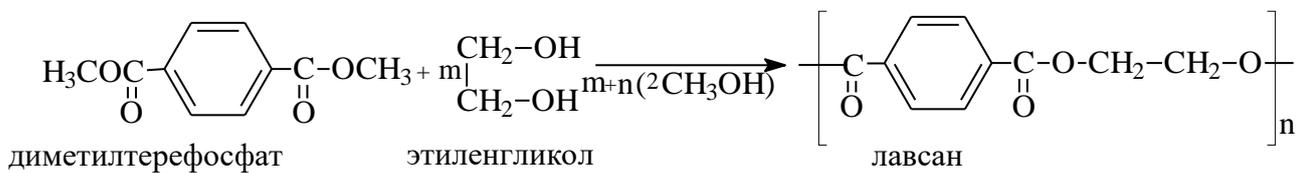
Каттик кристалл моддалар булиб, монокарбон кислоталарга караганда кислоталилиги кучлидир.



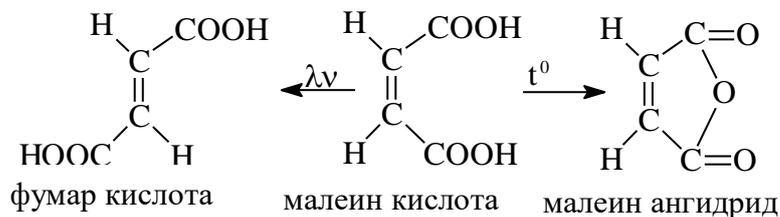
Икки асосли ароматик карбон кислоталар:



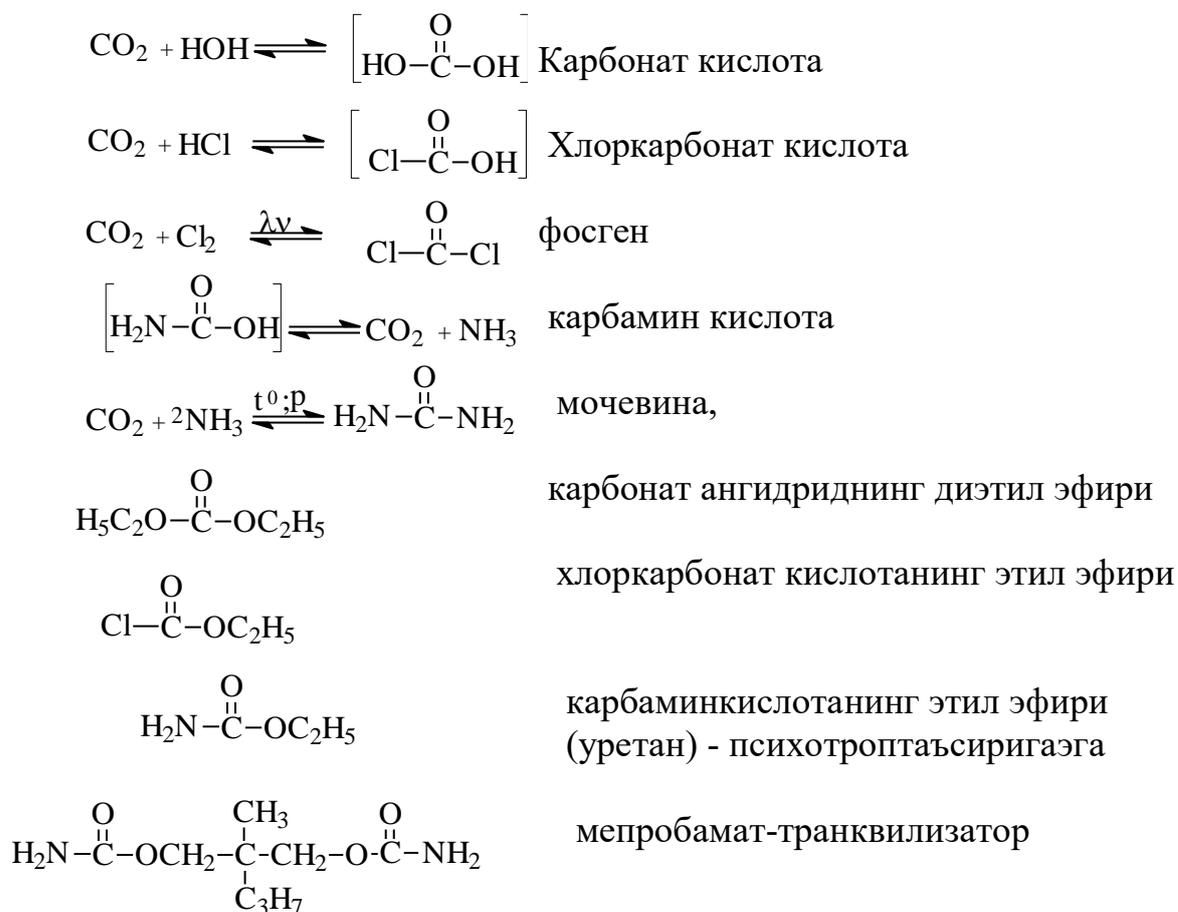
Терефтал кислотасини диметил эфиридан ва этиленгликолдан поликонденсация реаксиясига учратиб лавсан полимери олинади. Лавсандан тайёрланган материаллар: кон томирларни, трахея, сунъий куз ва бошка инсон аъзоларини алмаштиришда кулланилади.



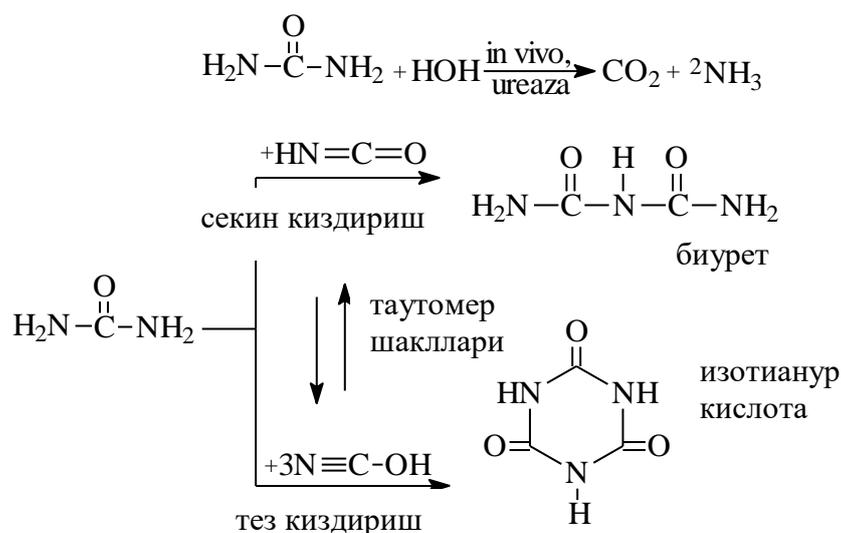
Тўйинмаган икки асосли кислота вакиллари:



Карбонат кислотанинг хосилалари



Мочевинадан киздириш шароитига караб хар хил махсулотлар олинади:



6. ТАВСИЯ ЭТИЛГАН АДАБИЁТЛАР

I. Асосий:

1. А.Г.Махсумов, А.Ж.Жўраев. Биоорганик кимё. «Ибн Сино», Тошкент, 2007.
2. С.С.Қосимова, С.М.Машарипов, Қ.О.Нажимов. Умумий ва биоорганик кимёдан амалий маш²улотлар. «Ибн Сино», Тошкент 2001.
3. И.М.Примухамедов. Органик кимё. «Медицина», Тошкент, 1990.
4. Ш.У.Абдуллаев ва бошқалар. Биоорганик кимёдан лаборатория маш²улотлари учун методик қулланмалар. Тошкент, 1988.

II. Кушимча:

5. Н.А.Тюкавкина, Ю.И.Бауков. Биоорганическая химия. «Медицина», М., 1993.
6. Н.А.Тюкавкина, Ю.И.Бауков. Руководство к лабораторным занятиям по биоорганической химии. «Медицина» М., 1985.
7. А.Абдусаметов, С.Искандаров, Р.Шоймарданов. Органик химия. «Ўқитувчи», Тошкент. 1979.
8. Ю.А.Овчинников. Биоорганическая химия. «Просвещение», М., 1987.
9. А.Райлс ва б. Основы органической химии. «Просвещение», М., 1983.
10. З.Б. Гауптман ва б. Органическая химия. «Просвещение», М., 1983.
11. Дж. Робертс, М.Касерио. Основы органической химии. «Мир», М., 1978.
12. Т.И.Темникова. Курс теоретических основ органической химии. Ленинград, 1982.