

Қарағанды Мемлекеттік Медицина Университеті

Фармакология және химия курсы кафедрасы

СӨЖ

**Тақырыбы: “Күрделі липидтер, терпендер,
стериоидтар”**

Орындаған: Тексерген:Толегенова Ж.М

Қарағанды, 2010 жыл

Жоспар:

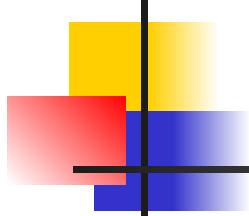
Кіріспе

Негізгі бөлім

- Күрделі липидтер
- Терпендер
- Стероидтар
- Қолданылуы
- Медициналық маңызы

Қорытынды

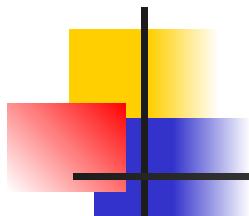
Қолданылған әдебиеттер



Күрделі липидтер

Липидтер (грек.: λίπος, lípos — майлар)- жоғары май қышқылдары мен глицериннің күрделі эфирлері. Жасушаның 5-15 %, ал май ұлпалары жасушаларының 90% дейін құрайды. Липидтер гидрофобтық немесе гидрофильді-гидрофобтық қасиетке ие, яғни суда ерімейді немесе өте нашар ериді. Липидтер қарапайым биологиялық молекулаларға жатады.

Сабындалмайтын липидтер – терпендер, стероидтар.



Липидтердің түрлері

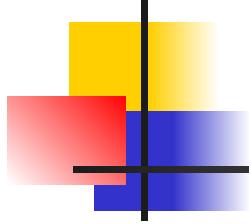
Жай липидтер

Күрделі липидтер

Стероидтар

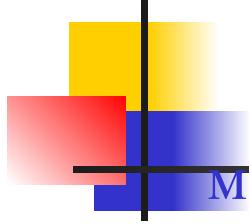
Бейтарап май,
воск

Фосфолипидтер,
Гликолипидтер,
липопротеиндер



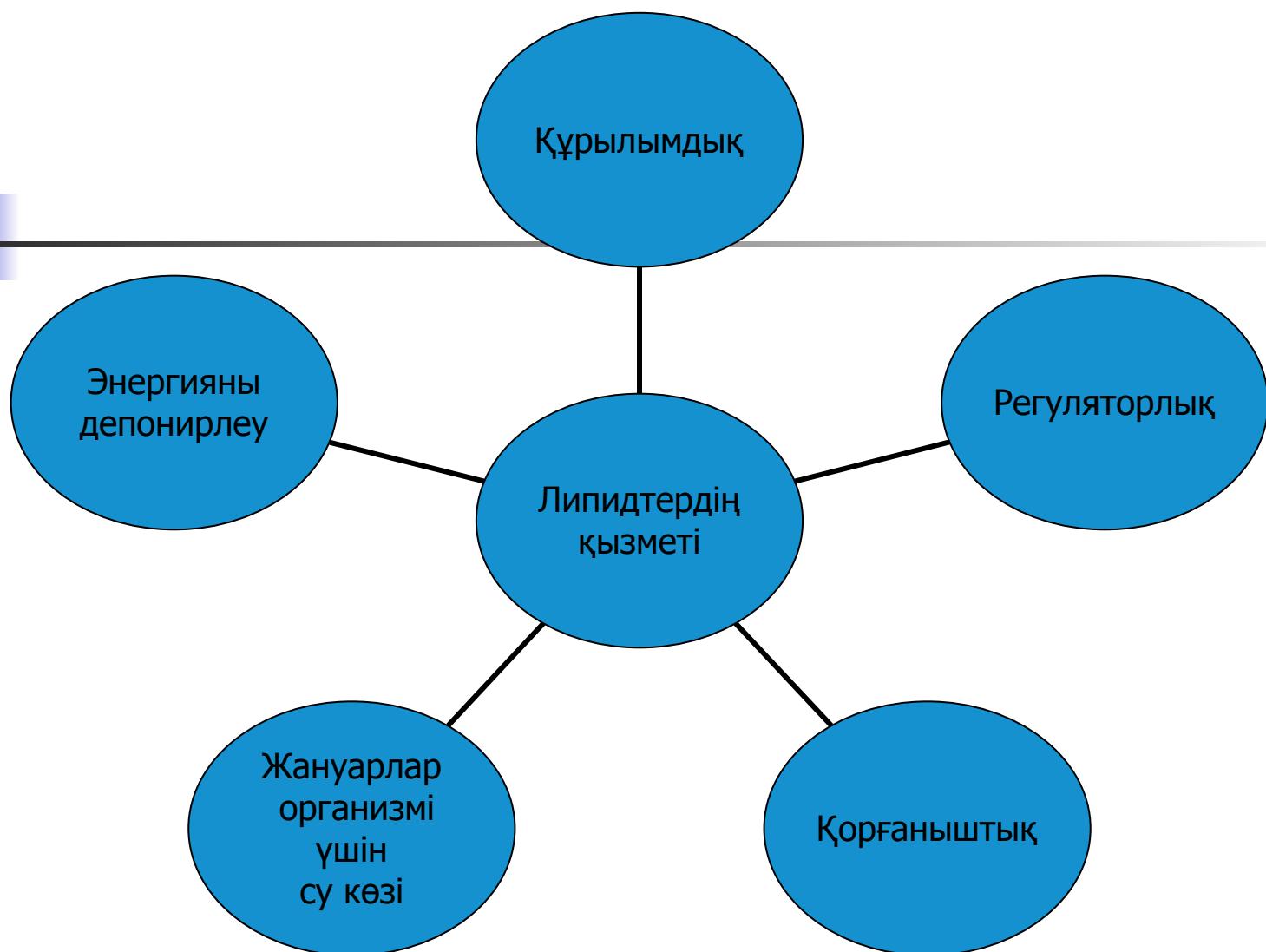
Қарапайым липидтердің молекулалары спирттерден және май қышқылдарынан тұрады, күрделі липидтердің молекулалары спирттен және жоғары молекулалы май қышқылдарынан тұрады. Сондай-ақ, кейде фосфор қышқылы қалдықтары мен көміртегі, азот негіздерінің қалдықтарынан тұрады.

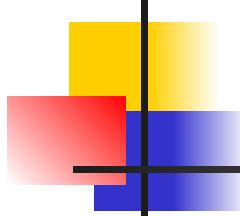
Липидтердің құрылышының әр түрлі болуы биосинтез процесіне тікелей тәуелді.



Липидтер суда аз ериді немесе мұлде ерімейді, метанол, ацетон, хлороформ және бензол сияқты органикалық заттарда жақсы ериді. Суда жақсы ерімеуінің себебі липид молекуласындағы атомдардың электрон қабатындағы мөлшерінің жеткіліксіздігімен түсіндіріледі.

Липидтер зат алмасу кезіндегі түзілетін судың (Метаболическая вода син. Эндогенная вода) қайнар көзі болып табылады. Мысалыға, 100 гр. май тотыққанда 105 гр. су түзіледі. Бұл шөлді аймақтарды мекендейтін тіршілік иелері үшін маңызды. Түйенің өркештеріндегі майлары дәл осы мақсатқа пайдаланылады. Түйе сузыз 10-12 күн бойы шыдайды.



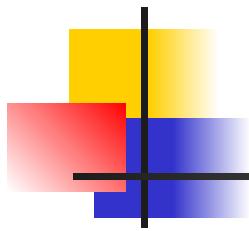


Құрылымдық. Белокпен бірге мембрана кұрамына кіріп, оның жартылай өткізгіштігін қамтамасыз етеді

Регуляторлық. Кейбір гормондар липидтік табиғатты болады

Корғаныштық. Жылуды сақтайды, ішкі мүшелерді қорғайды, тері астындағы май созылғыштықты қамтамасыз етеді

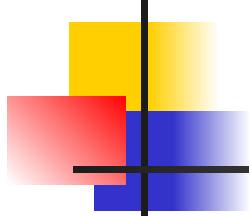
Энергияны депонирлеу. 1 г май ыдырауының нәтижесінде 39 кДж немесе 9,5 ккал энергия бөлінеді



Липидтер

Сабындалатын
гидролизденетін

Сабындалмайтын
гидролизденбейті
н



Стероидтар

Стероидтар табиғатта кең тараған органикалық қосылыштар, олардың құрылышының негізі циклді көмірсүтек-циклопентанпергидрофенантрен болып табылады.

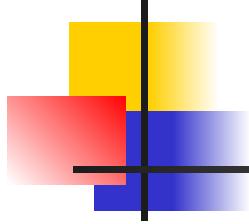
Стероидтардың құрамында X=-OH, -OR және басқа да органкалық заттар кездеседі.

Стероидта р

холестерин

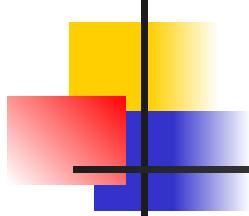
Жүрек
гликозидтері

Гормондар, т.б.



Холестерин

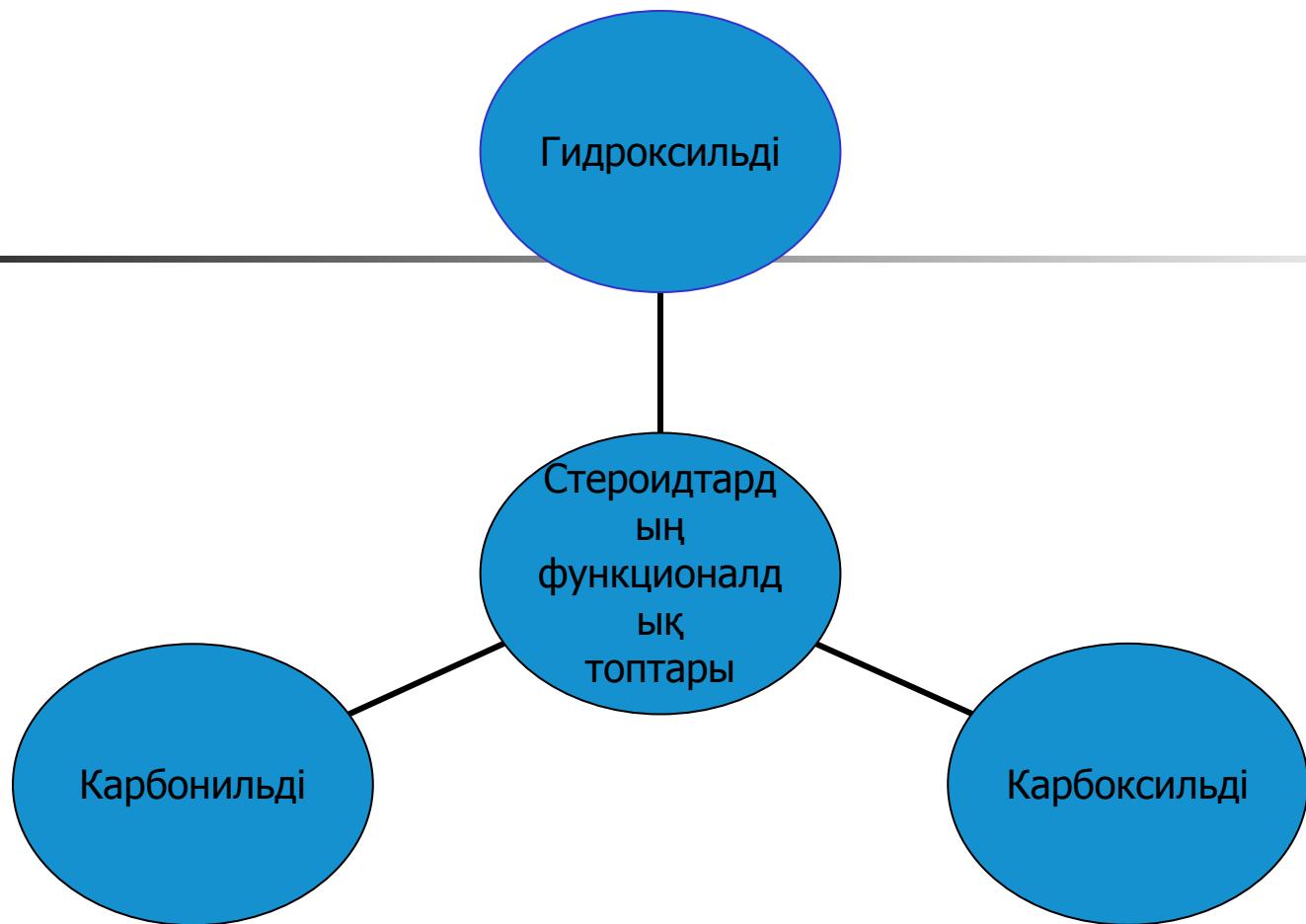
Холестерин- бір атомды, қанықпаған циклді спирт, кұрамында 27 көміртегі атомы бар. Адам организмінде холестериннің 1/3 бөлімі бос күйәнде болса, 2/3 эфир күйінде кездеседі. Барлығы 150 г жуық холестерин болса, организмде, оның 10% қанда, 90 % мемранада болады. Холестерин басқа да майлар тобына жататын заттар сияқты тканьдерге, қан ағысымен липопротеидтердің кұрамына жеткізіледі. Адам организмінде холестерин мөлшері 130-250 мг % дейін болады, ол адамынң жасына байланысты.

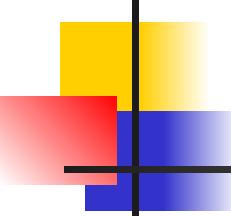


Холестериннің организмге түсуі

Экзогендік холестерин
Ет, икра, май,
жұмырқаның сары ұзы

Эндогендік холестерин
Бауыр, аздап теріде,
ішекте





Терпендер

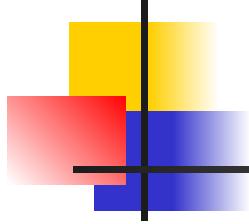
Терпéндер — углеродтардың классы, табиғи органикалық заттар, Көптеген эфир майлары мен хоя тұқымдас өсімдіктерде көп мөлшерде терпендер кездеседі. Көптеген бальзамдар мен смолалардың құрамына кіреді. «Терпендер» атауы латын сөзінен шыққан «*Oleum Terebinthinae*» — скрипидар.

Құрамы

Терпендер — терпеноидтардың үлкен тобы (изопреннің туындысы C_5H_8), $C_{10}H_{16}$ құрамды көмірсулар. Терпен топтары тізбек пен циклдар түзеді.

Қасиеттері

Төменгі терпендер — қоймалжың мөлдір сұйықтық, өзіне тән иісі бар, липо菲尔ді және суда аз ериді. Терпендер — лабильді заттар, изомерия мен қышқылға айналуы тән.



Классификациясы

Мирцен, монотерпен

Терпен топтары бойынша ажыратады:

Монотерпендер (терпендер), C₁₀H₁₆,

Сесквитерпендер (жартылай терпендер),

C₁₅H₂₄,

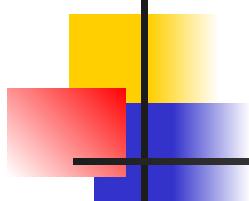
Дитерпендер, C₂₀H₃₂, (C₁₀H₁₆)₂

Тритерпендер, C₃₀H₄₈, (C₁₀H₁₆)₃

Тетратерпендер, C₄₀H₆₄, (C₁₀H₁₆)₄

Политерпендер — (C₁₀H₁₆)_n

Кадинен, сесквитерпен

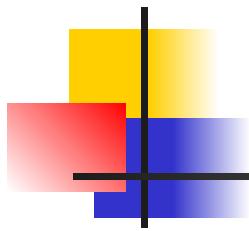


Маңызды өсімдікті пигменттер — каротин және ликопин тератерпен болып табылады. Политерпен үшін мысал — натуральді латекстен алынған каучук және оның туындысы - резина. Өсімдіктің эфир майлары моно-, сескви- и дитерпендер мен олардың туындыларынан тұрады:

альфа-Пинен — скіпидардың басты компоненті (қарағай майы)

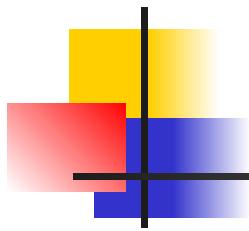
бета-Пинен және дельта-3-Карен — кейбір эфир майларының құрамына кіреді,

Лимонен — цитрусты эфир майларының компоненті



Қолданылуды және медициналық маңызы

Холестериннің артуы не жетіспеуінен туындайтын аурулар: атеросклероз, өтке тас байлану, т.б.



Стероидтар көптеген
дәрілік заттар
құрамына кіреді



Стероидты құрылымды гормональды дәрілік заттар.

Аналық жыныс безі гормондарының дәрі-дәрмектері және олардың антагонистері.

Эстроген және гестагенның физиологиялық маңызы және химиялық құрылымы.

Энтеральды және парентеральды қолдануға арналған дәрі-дәрмектер.
Ұзақ әсерлі гестагендер (оксипрогестерон капронат).

Ішке қабылдауға арналған эстрогенді және гестагенді дәрі-дәрмектердің ұрыққа қарсы дәрі-дәрмектер түрінде қолдануы. (бисекурин, овидон, континуин, постинор).

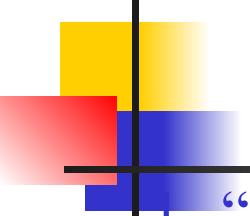
Эстроген және гестагенның емдік қолдануы.

Антиэстрогенді және антигестагенді дәрі-дәрмектер (тамоксилен, кломифен РИ-486).

Бүйрекүсті қыртысының гормондарының дәрі-дәрмектері.

Ірінді-некротикалық процестер кезінде қолданатын ферменттік дәрі-дәрмектер.

Асқорыту процесін жақсартатын ферментті дәрі-дәрмектер(пепсин, панкреатин, панзинорм, фестал).



Қолданылған әдебиеттер:

1. “Биоорганикалық химия” Ә.Қ.Патсаев, Т.С.Сейтімбетов, С.А.Шитыбаев, Қ.Н. Дәуренбеков.
2. Глинка Н.Л. “Общая химия”. М. «Химия» 1987.
3. Ленский А.С. “Введение в бионеорганическую химию» М. ВШ .1989.
4. Равич-Щербо М.И. Новиков В.В. «Физическая и коллоидная химия», М. ВШ. 1975.
5. А.Ж.Сейтембетова, С.С.Лиходий “Биологиялық химия” Алматы.Білім.1994.
6. К.С.Сағатов “Биологиялық химия” Алматы 1998.
7. Интернет желісі. “kazreferat”, “Zhastar.kz” сайттары