

ҚАЗАҚСТАН РЕСПУБЛИКАСЫНЫҢ ДЕНСАУЛЫҚ САҚТАУ МИНИСТРЛІГІ
Оңтүстік Қазақстан Мемлекеттік Фармацевтика Академиясы
Фармакогнозия және химия кафедрасы

ПРЕЗЕНТАЦИЯ

Тақырыбы; Уреидтер және оның
маңызы

Қабылдаған ; х.ғ.д. Патсаев Ә.
Қ.
Тобы; 204 фк А
Орындаған, Жумаш Б.М.

Шымкент, 2017ж

Жоспар

I. Кіріспе

II. Негізгі бөлім

а) Бромизовал туралы түсінік. Алу жолы

б) Физикалық және химиялық қасиеті

г) Тазалығы, сандық анализі, қолданылуы, сақтау ережелері

III. Қорытынды

IV. Пайдаланылған әдебиеттер

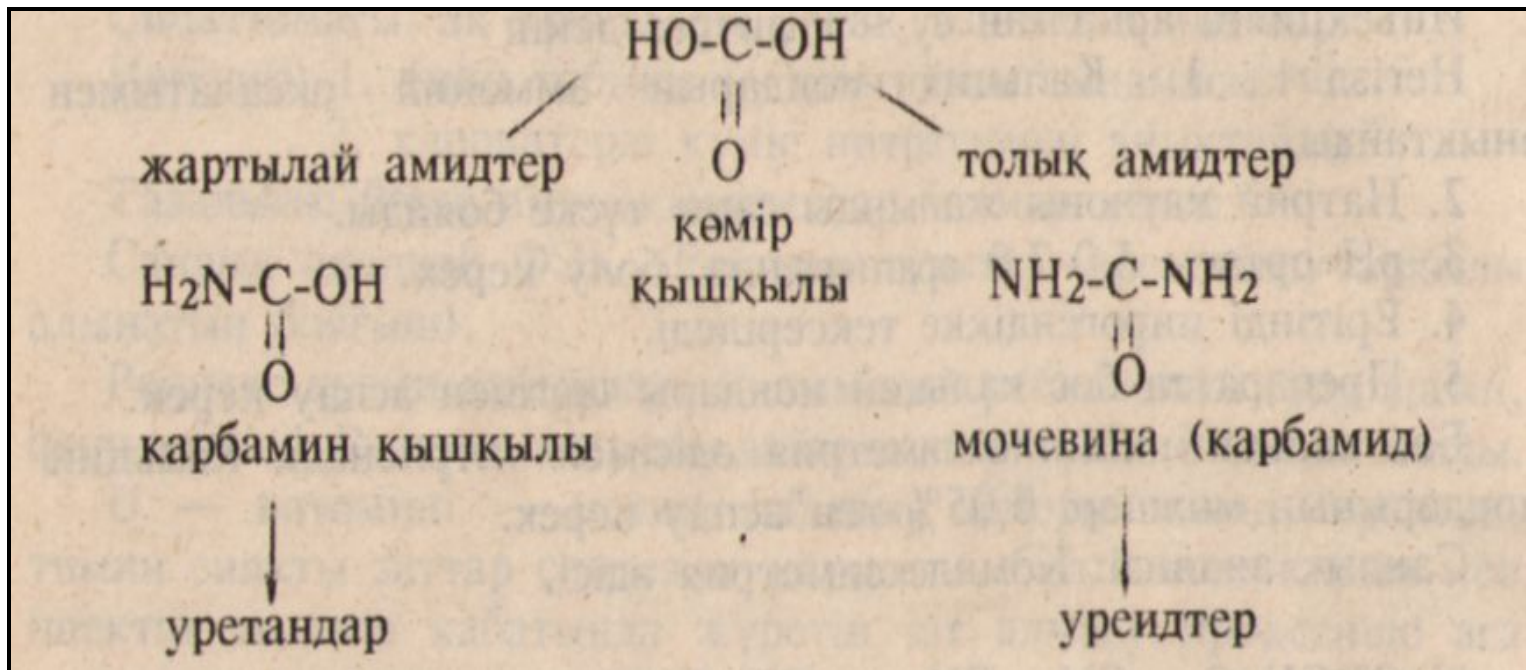
Кіріспе

- Көмір қышқылы және оның туындылары ағзада маңызды қызметтерді атқарады. Көмір қышқылының кейбір туындылары дәрілік заттар ретінде қолданылады. Көмір қышқылы жеке зат ретінде тек сулы ерітіндіде болады. Оны ерітіндіден бөліп алу әрекеті оның көміртек диоксидіне және суға ыдырауына әкеліп соғады.

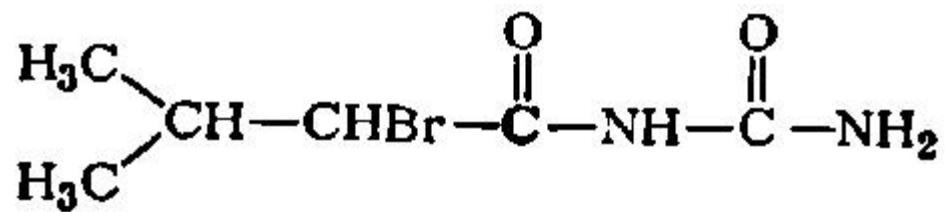
Уреидтер

Уреидтер көмір қышқылының туындыларына жатады. Көмір қышқылы екі негізді қышқыл болғандықтан екі түрлі амидтерден тұрады:

- а) жартылай
- б) толық

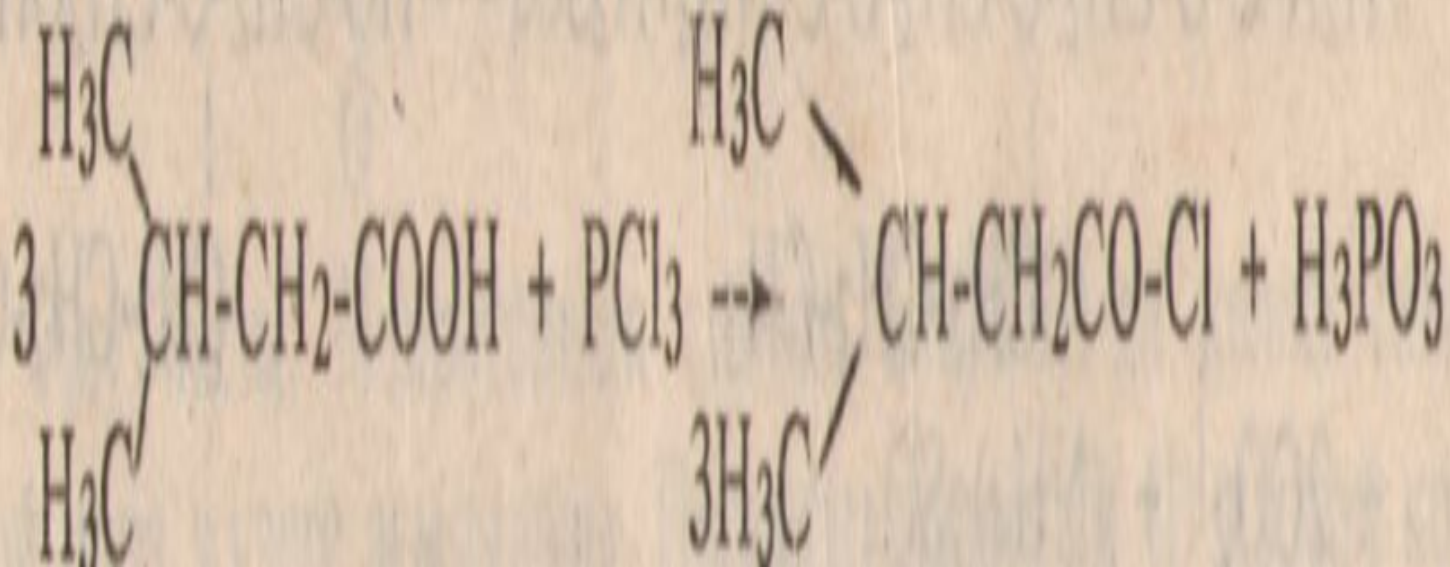


Бромизовал

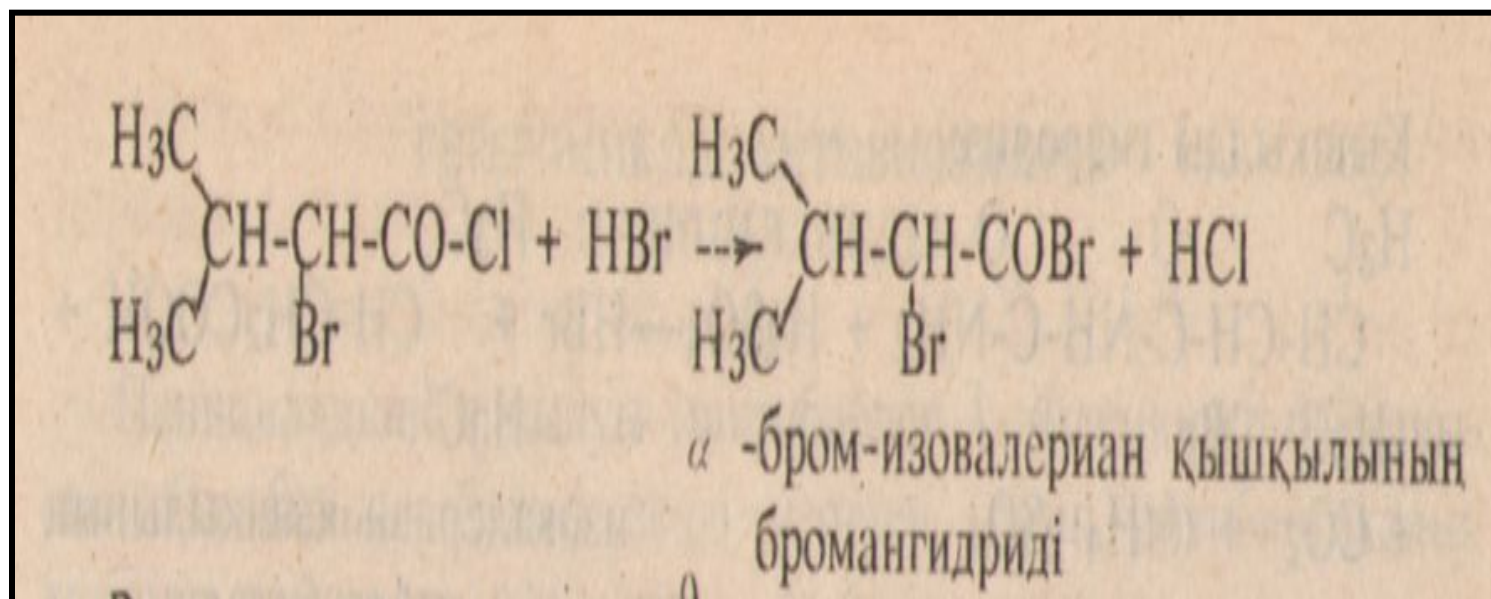


Алу жолы.

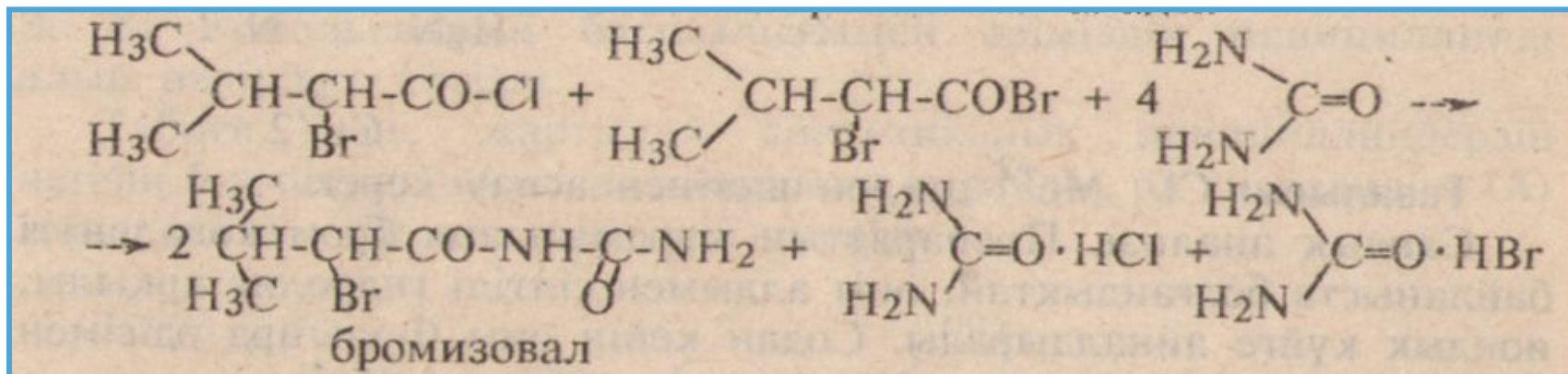
Бромизовалды өнеркәсіпте өндіру келесі сатылардан тұрады. Алдымен изовалериан қышқылын үш хлорлы фосформен әрекеттестіру арқылы изовалериан қышқылының хлорангидридін алады.



Түзілген изовалериан қышқылының хлорангидридін броммен өндейді-осы кезде - α броми-зовалериан қышқылының бромангидридiнiң қоспасы пайда болады:



Реакциондық массаны 82°-ға дейін қыздырғанда газ тәрізді өнімдер — бромды сутек пен хлорлы сутек — ұшады. Бромизовалериан кышқылының хлорангидридi мен бромангидридiнiң қосындысы болып келетiн реакциондық массаға мочевианы косып, нәтижесiнде техникалық бромизовал алады:



Алынған реакция өнімін (техникалық бромизовал) қажетті тазалық дәрежесіне дейін изопропил спиртімен қайта кристалдайды.

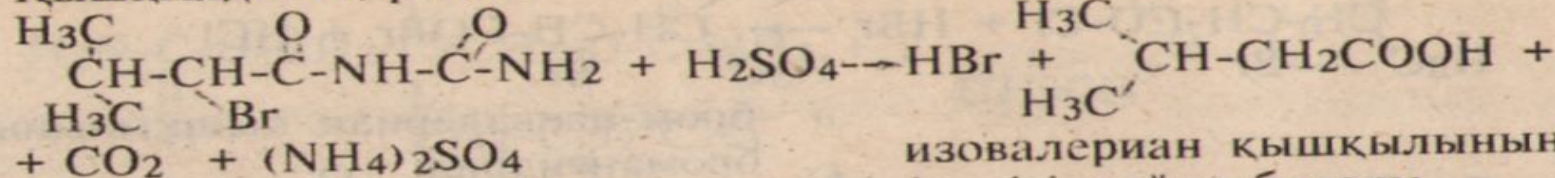
Физикалық қасиеттері:



ақ кристаллы ұнтақ, дәмі ащылау,
әлсіз иісі бар, суда аз ериді, спиртта
ериді. Т_б=145-150°

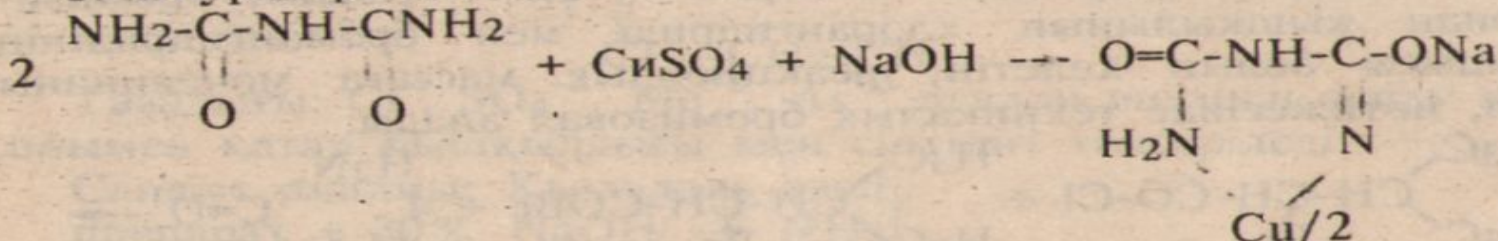
Химиялық қасиеті

Қышқылды гидролиз:



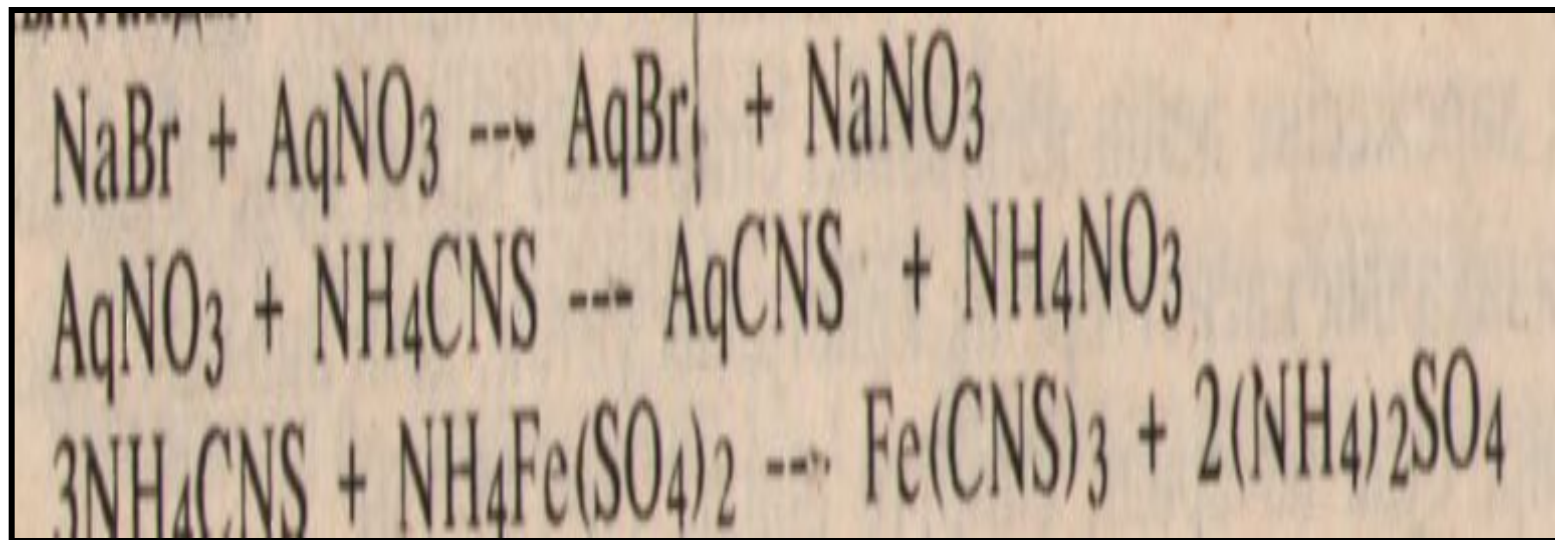
изовалериан қышқылының
өткір иісі пайда болады.

3. Биурет реакциясы:



Тазалығы:

CL, Me^{+2} эталон шегінен аспау керек. Сандық анализі. Препараттың құрамындағы бром ковалентті байланыста болғандықтан, оны алдымен сілтілі гидролиз арқылы, иондық күйге айналдырады. Содан кейін оны Фольгард әдісімен анықтайды.



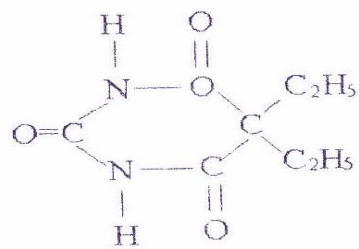
Қолданылуы:



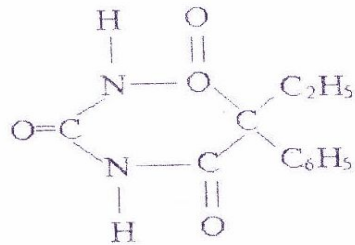
Бромизовал тыныштандырғыш, ұйықтатқыш әсері бар дәрілік зат ретінде қолданылады.

Сактау ережелері: «Б» тізімінде, жақсы жабылған шыны ыдыстарда, кұрғақ салқын жерде сакталады.

- Малон қышқылының уреидтері барбитураттардың маңызы жоғары.



Диэтилбарбитур қышқылы
(барбитал)



Этилфенилбарбитур
қышқылы (фенобарбитал)





Мочевинаны ацилдегіш заттармен әрекеттестіргенде уреидтер алынады.

М о ч е в и н а (карбамид)—
көмірқышқылының толық амиді. Мочевина
белокты денелердің ыдырау өнімі ретінде
адамның несепінде болады (2% шамасында).
Ыдыраған белоктың азоты 80% шамасында
мочевина түрінде бөлініп шығады.
Мочевина — балқу темп. 133°C , суда және
спиртте еритін, түссіз кристалдар.



Қорытынды



- Уреидтер дәрілік препараттарына бромизовал жатады.
- Бюмизовал — Bromisovalum N (-бромизовалерианил)-мочевина
Бромизовал тыныштандырғыш, ұйықтатқыш әсері бар дәрілік зат ретінде қолданылады.
- Бромизовалериян қышқылының уреиді ұйықтатқыш ретінде бромурал деген атпен мәлім.

α

Пайдаланылған әдебиеттер



1. А.С. Бейсенбеков, С.Е. Келімханова А.К.
Бошкаева З.Қ. Аманғалиева
“фармацевтикалық химия оқулығы” алматы
1999ж
2. А.Патсаев, С. Жайлауов, “Органикалық химия
негіздері” Алматы “Білім” 1996ж
3. А.А. Петров, Х.В.Бальянь, А.Т. Грощенко
“Органикалық химия”

**Назар
аударғандарыңызға
рахмет!**