

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		 SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы		044-55/
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәріс кешені		191 беттің 1 беті



ДӘРІСТЕР ЖИЫНТЫҒЫ

Пәні:	Фармацевтикалық химия
Пән коды:	FN 2303
ББ атауы және шифры:	6B10106 - «Фармация»
Оқу сағаты/кредит көлемі:	180 сағат/6 кредит
Оқу курсы мен семестрі:	2/IV
Дәрістер көлемі	15

Шымкент, 2024

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		 SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы		044-55/
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		191 беттің 2 беті

Дәріс кешені «Фармацевтикалық химия» пәнінің жұмыс оқу бағдарламасына (силлабусқа) сәйкес әзірленген және кафедра мәжілісінде талқыланды.

Хаттама №21, 10.06.2024 ж

Кафедра меңгерушісі, профессор



Ордабаева С.К.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		 SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы		044-55/
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		191 беттің 3 беті

М А З М Ұ Н Ы

№ п/п	Дәріс тақырыбтары	Стр.
1	Ароматтық қосылыстар. Фенолдар, хинондар және олардың туындылары.....	4
2	Ароматтық қышқылдар. Фенол, фенилсірке және фенилпропион қышқылдарының туындылары.....	11
3	Ароматтық аминақышқылдар және олардың туындылары.....	20
4	Арилалкиламиндер, гидроксифенилалкиламиндер және олардың туындылары.....	32
5	Бензолсульфаниламидтер және олардың туындылары.....	40
6	Гетероциклдік қосылыстар. Құрамында оттегі бар гетероциклдерфуран және бензопиран туындылары.....	48
7	Құрамында азоты бар гетероциклдер: пиррол және индол туындылары.....	55
8	Пиразол және имидазол туындылары.....	63
9	Пиридин туындылары	71
10	Тропан туындылары.....	
11	Хинолин және изохинолин туындылары	85
12	Пиримидин туындылары	93
13	Пурин туындылары	102
14	Фенотиазиннің туындылары.....	113
15	1,4-бензодиазепин туындылары.....	122

O'NTUSTIK-QAZAQSTAN MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 4 беті

Дәріс №1

Тақырыбы: Ароматтық қосылыстар. Фенолдар, хинондар және олардың туындылары

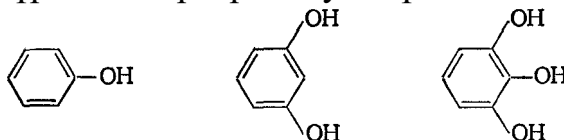
Мақсаты: фенолдардың, хинондардың және олардың туындыларының дәрілік заттардың физикалық және химиялық қасиеттері, оларды зерттеудің фармакопоялық әдістері туралы білім алушыларда білім қалыптастыру.

Дәріс тезистері

Жоспар:

1. Кіріспе. Фенол - биологиялық белсенді қосылыстар алудың негізі ретінде:
 - жалпы физикалық және химиялық қасиеттері;
 - жалпы сәйкестендіру реакциялары;
 - сандық анықтаудың жалпы әдістері.
2. Фенол туындыларын LS талдау:
 - алу әдістері;
 - физикалық қасиеттері, ерігіштігі;
 - химиялық қасиеттері, талдау әдістері.
3. ДЗ, хинон туындыларын талдау:
 - синтетикалық суда еритін аналогы-викасол.
 - құрылым мен биологиялық белсенділік арасындағы байланыс;
 - физикалық және химиялық қасиеттері, талдау әдістері.

Фенолдар термині бензолдың "фен" атауынан шыққан, ол хош иісті ядроның көміртегімен тікелей байланысқан гидроксилі бар "жарқыраған" хош иісті затты білдіреді. Фенолдар бір, екі, үш және көп атомды болуы мүмкін, ядродағы фенол гидроксилдерінің орналасуына байланысты екі, үш және көп атомды фенолдардың әртүрлі изомерлері болуы мүмкін.

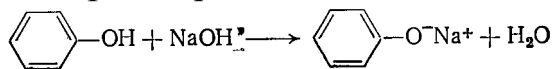


Физикалық қасиеттері. Физикалық қасиеттері бойынша фенолдардың көпшілігі күшті тән иісі бар кристалды заттар болып табылады. Монатомды фенолдар суда нашар ериді, олардан айырмашылығы диатомды фенолдар суда ериді.

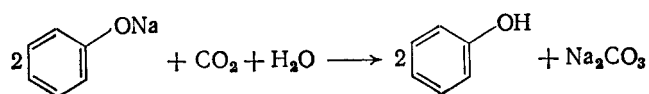
Таза фенолдар түссіз, бірақ тез тотығу нәтижесінде (әсіресе диатомды фенолдар) олар ауада қызғылт түске айналады, ал ұзақ уақыт сақтаған кезде қоңыр түске ие болады.

Химиялық қасиеттері. Спирттерден айырмашылығы, фенолдар әлсіз қышқылдардың сипатына ие. Сонымен, монатомды фенол көмір

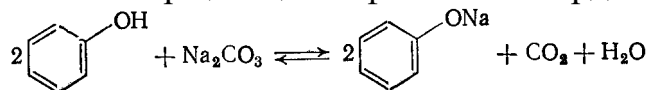
мен күкіртсутекке қарағанда әлсіз қышқыл, ал Органикалық карбон қышқылдарына қарағанда әлдеқайда әлсіз қышқыл. Спирттерден айырмашылығы, фенолдар каустикалық сілтілердің сулы ерітіндісінде ериді, фенолаттар түзеді, Бұл олардың қышқылдық сипатын растайды:



Алайда олардың қышқылдық сипаты соншалықты айқын емес, тіпті көмір сияқты әлсіз қышқыл да фенолдарды тұздарынан (фенолаттардан) шығарады:



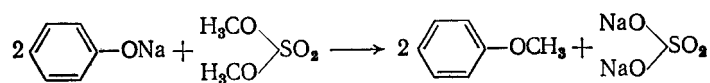
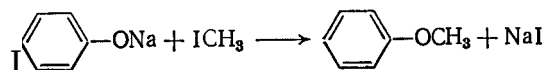
Сондықтан сілтілерде еритін фенолдар карбонаттарда ери алмайтыны заңды, өйткені босатылған көмір қышқылы фенолатты бірден ыдыратады:



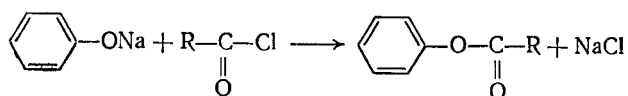
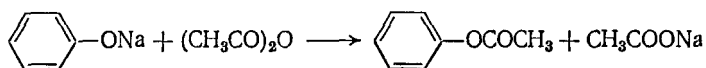
Фенолдардың бұл қасиеті оларды карбон қышқылдарынан ажыратады.

Сілтілік металдардың фенолаттары күшті негіздері бар әлсіз қышқылдардың тұздары ретінде сулы ерітіндіде ішінара гидролизденеді, сондықтан фенолат ерітінділері сілтілі реакцияға ие.

Екінші жағынан, спирттердің қасиеттерін қайталай отырып, фенолдар эфирлер мен эфирлерді құра алады. Фенол эфирлері фенолаттарды сілтілі металдарды галоидты алкилдермен немесе алкилсульфаттармен өңдеу арқылы алынады:



Фенол эфирлері спирттердің күрделі эфирлерінен айырмашылығы, оларды қышқылдармен тікелей әрекеттесу арқылы алуға болмайды, тек ангидридтер немесе қышқыл хлорангидридтері арқылы (сілтілі ортада жақсы):



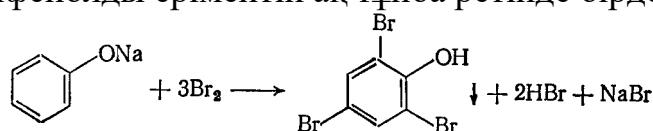
Фенолдардың химиялық қасиеттері мен түпнұсқалығының реакциялары, бір жағынан, белгілі бір функционалды топтың сипатына — фенол гидроксиліне, екінші жағынан, хош иісті ядроның өзіне байланысты.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 6 беті

Сонымен, егер бензол Тотықтырғыштарға төзімді болса, онда фенолдар өте оңай тотығады.

Фенолдар хош иісті ядроның болуына байланысты алмастыру реакцияларымен сипатталады. Фенол гидроксиліне о және п позициясындағы фенол молекуласындағы сутегі атомдары галогендерге, нитро тобына, сульфогруппаға және басқа алмастырғыштарға ауыстырылуы мүмкін, бұл реакциялар фенолдарда бензолға қарағанда әлдеқайда жеңіл жүреді. Мысалы, фенол сұйылтылған азот қышқылымен оңай нитрленеді, ал бензолды нитрлеу үшін азот пен күкірт қышқылдарының қоспасын қолдану керек.

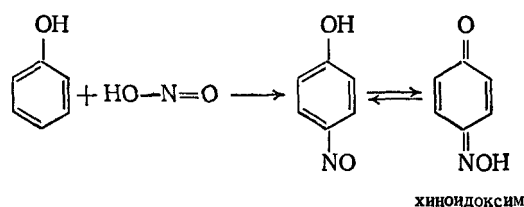
Фенолат ионы иондалмаған фенолға қарағанда айтарлықтай реактивті. Мысалы, натрий фенолаты ерітіндісіне Сулы бром ерітіндісін қосқанда, ол суықта 2,4,6-үш-бромфенолды ерімейтін ақ тұнба ретінде бірден тұндырады:



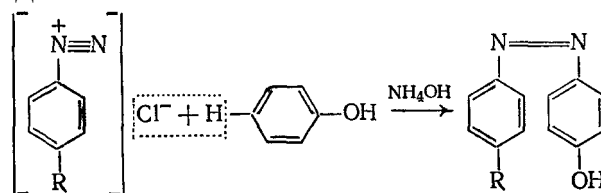
Егер бос фенол бромды сумен өңделсе, онда фенолдың моно - және дигалоидтық туындылары алынады, содан кейін ғана тригалоидтық туынды алынады. Фенол молекуласына галоген атомдарын енгізу оның қышқылдық қасиеттерін арттырады. Трибромфенол фенолға қарағанда күшті қышқылдық қасиеттерге ие.

Фенолдар спирттермен, альдегидтермен, қышқылдармен, ангидридтермен, хлорангидридтермен және т.б. конденсация реакцияларына оңай енеді. бұл жағдайда гидроксилге қатысты О және п позицияларындағы сутегі атомдары әрқашан әрекеттеседі. Бұл реакциялардың көптеген өнімдері боялған, сондықтан фенолдарды анықтау мақсатына қызмет ете алады.

Азот қышқылының сулы ерітіндісінің әсерінен фенолдар боялған хиноидоксимдерді қалыптастыру үшін п-позицияға синтезделуі мүмкін:



Фенолдар азобояғыштарын қалыптастыру үшін сілтілі ортада diazonий тұздарымен оңай үйлеседі:



ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 7 беті

Егер фенолдың *p*-позициясында алмастырғыш болса, Азо тобы *o*-позициясына енеді.

Фенолдардың барлық осы химиялық қасиеттері фармацевтикалық талдауда молекуласында фенол гидроксилі бар препараттарды анықтау және сандық анықтау үшін қолданылады.

Фенолдарды анықтау үшін **жалпы реакциялар** ретінде мыналарды келтіруге болады:

I. Тотығу реакциялары:

а) $FeCl_3$ ерітіндімен реакция. Жаңадан дайындалған $FeCl_3$ сулы ерітіндісі фенолдармен $C_6H_5OFeCl_3$ қосылысын немесе дәлірек айтқанда, боялған $C_6H_5OFe^{2+}$ ионын қалыптастыру арқылы түсті реакция береді.

Реакция әдетте су немесе алкоголь ортасында жүреді, егер молекуласында фенол гидроксилі бар зат суда ерімесе, мысалы, фенилсалицилат.

Фенолдардың $FeCl_3$ ерітіндісімен әрекеттесуіндегі түс үлгісі бензол ядросындағы басқа функционалды топтардың болуына және олардың орналасуына, сондай-ақ ядродағы фенол гидроксилдерінің саны мен орналасуына байланысты. Мысалы, моноатомды фенол $FeCl_3$ ерітіндісімен тұрақты көк-күлгін бояуды береді, ал фенол гидроксиліне *орто*-позициясында метокси тобы бар гваякол сол реактивпен тез кірпіш қызылға айналатын көк бояуды береді. Молекулада изопропил тізбегі бар Тимол бояуды мүлдем бермейді:

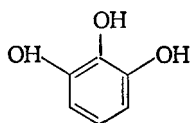


Моноатомды фенолдар, әдетте, $FeCl_3$ ерітіндісінің әсерінен көк немесе күлгін түске боялады; диатомды фенолдар гидроксилдердің орналасуына байланысты боялады: жасыл (пирокатехин), көк (резорцин), жасыл, сарыға (хинон) айналады:

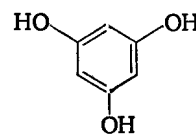


Үш атомды фенолдар қызыл бояуды (пирогаллол) немесе қою күлгін (флороглюцин) береді:

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 8 беті



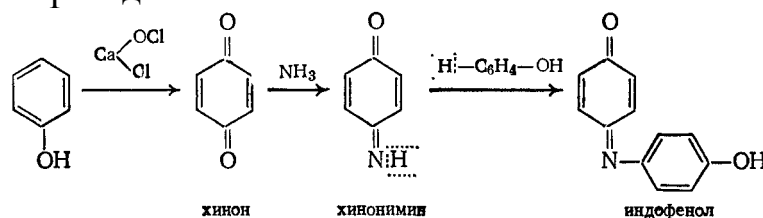
пирогаллол



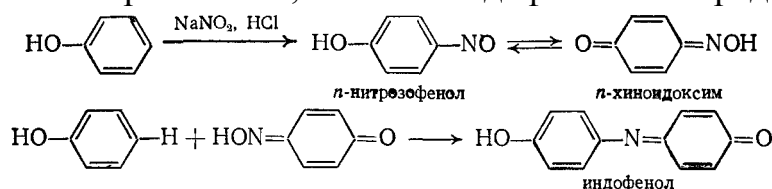
флороглюцин

Дегенмен, FeCl_3 ерітіндісімен реакция тек фенолдар үшін ғана оң емес.

б) *Индофенол реакциясы*. Фенол тотықтырғышқа (бром суы, кальций немесе натрий гипохлориті) және аммиакқа ұшырайды. Алдымен хинон алынады, ол аммиакпен әрекеттескенде реакцияға түспеген фенолмен әрекеттесетін хинониминге айналады. Аммиактың қатысуымен көк түске боялған индофенол түзіледі:



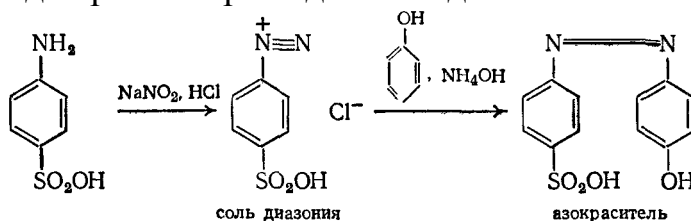
Бұл реакцияның бір түрі - *Либерман нитрозореакциясы*, ол о-және п-позицияларында алмастырғыштары жоқ фенолдарға тән. Азот қышқылының әсерінен п-нитрофенол түзіліп, п-хиноидоксимге изомерленеді, ол қышқыл ортада артық фенолмен әрекеттесіп, боялған индофенол шығарады:



II. О - немесе п-позициясындағы комбинация реакциясына негізделген түсті реакциялар.

а) бұл типтегі кең таралған реакция-фенолдардың сілтілі ортадағы диазоний тұзымен үйлесу реакциясы. Реакция өте сезімтал және фенолдарды өте аз мөлшерде ашуға мүмкіндік береді.

Әдетте 0,1% сульфанил қышқылы ерітіндісі және қышқыл ортада 1% натрий нитриті ерітіндісі реактив ретінде алынады:

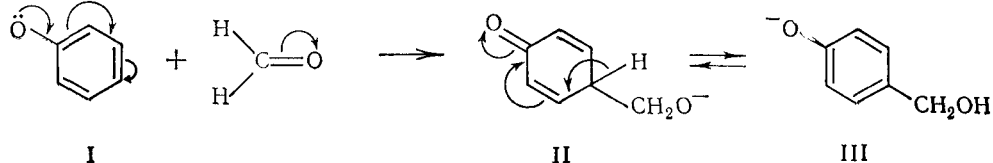


Фенол мен аммиактың бірнеше тамшысын қосқанда пайда болған диазоний тұзы Азо бояғыштың пайда болуына байланысты қызыл түс береді.

б) фенолдардың формальдегидпен конденсация реакциясы (сілтілі ортада). Реактивтілігінің арқасында, сондай-ақ кеңістіктік себептерге байланысты формальдегид электрофильді ароматты алмастыруға өте бейім,

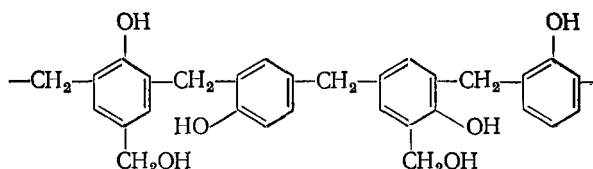
ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 9 беті

орто- және *пара*-оксиметилді топтармен алмастырылған (оксиметилдену) фенолдар түзіледі:



Конденсация (II) өнімінің (хиноидты құрылымы бар) арқасында ерітінді қызғылт-қызыл түске боялады, оны фармацевтикалық талдауда қолдануға болады.

Тұрған кезде ерітінді одан әрі конденсация процесіне байланысты қоңырға айналады, бұл бірнеше рет оксиметилденген өнімдердің пайда болуына әкеледі:

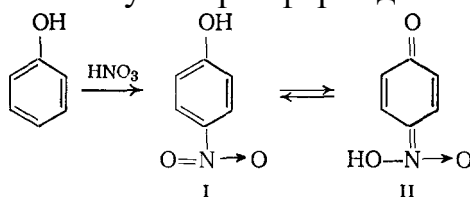


в) концентрацияланған күкірт қышқылының қатысуымен түрлі-түсті реакция өнімдерін қалыптастыру үшін альдегидтермен конденсация реакциясы. Бұл реакция салицил препараттарын ашу үшін жиі қолданылады. Оларға формалинсер қышқылы әсер еткенде және қызған кезде қызыл бояу байқалады.

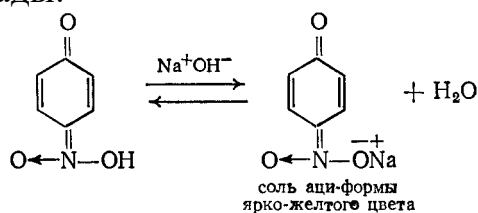
III. Ауыстыру реакцияларының ішінде фенолдарға тән-олардың брондау, нитрлеу қабілеті:

а) бром суының әсерінен трибромфенолдың ақ тұнбасы фенолдарға түседі.

б) сұйылтылған азот қышқылының фенолына әсер еткенде фенолдың нитро туындысы түзіледі, ол екі таутомерлі формада болуы мүмкін:



Хиноидты пішіннің (ариформаның) (II) түзілуі түсін анықтайды (әдетте сары). Сілтінің қосылуы жақсы диссоциацияланатын тұздың пайда болуына байланысты түсін жақсартады:

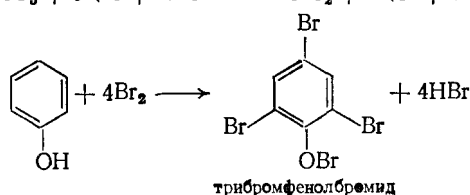
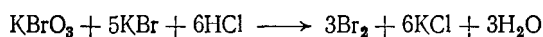


Фенолдарды сандық анықтау әдістері. Осы уақытқа дейін фенолдарды сандық анықтау үшін негізінен көлемді әдістер қолданылады,

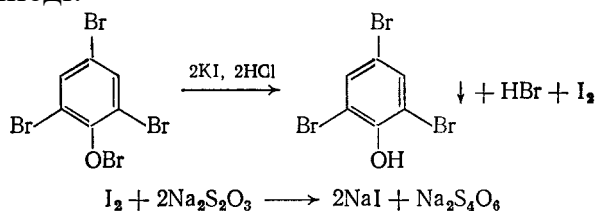
ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 10 беті

дегенмен соңғы жылдары фенолдарды анықтаудың кейбір физика-химиялық әдістері де белгілі болды.

Көлемдік әдістердің ішінде ең көп таралған және қабылданған НҚ броматометриялық болып табылады. Зерттелетін фенолға бромат-бромид қоспасының әсерінен ол аралық өнім - трибромфенолбромид түзу үшін бромдалады:



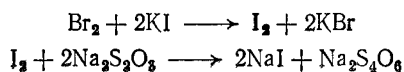
Калий йодидін қосқанда трибромфенол, HBr және натрий тиосульфатының ерітіндісімен (индикатор - крахмал) оттитрленген йодтың баламалы мөлшері бөлінеді:



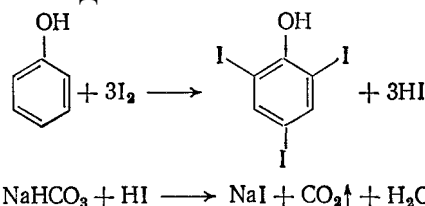
Фенолдарды калий броматының ерітіндісімен сандық анықтау әдісі екі жақты болуы мүмкін.

1. *Тікелей титрлеу әдісі*: зерттелетін фенол ерітіндісі қышқылданады, калий бромиді қосылады, содан кейін қоспаны калий броматының ерітіндісімен реакциядағы артық бромға тән жойылмайтын сары түске дейін титрлейді. Бұл жағдайда индикатор ретінде әдетте метил сарғыш қолданылады, артық бромның баламалы нүктесінде түсі өзгереді.

2. *Кері титрлеу әдісі*: зерттелетін фенол ерітіндісіне калий бромиді, қышқыл және артық титрленген KBrO_3 - ерітіндісі қосылады - артық бром йодометриялық түрде анықталады:



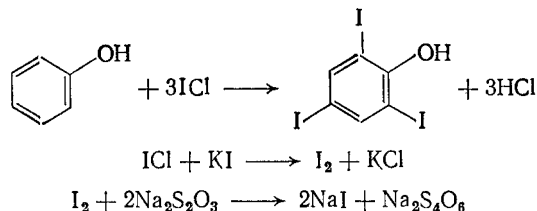
Броматометриялық әдіске ұқсас, фенолдарды сандық анықтау үшін йодометриялық әдісті қолдануға болады, оның айырмашылығы натрий бикарбонатының ортасында болады:



Фенолдарды анықтаудың йодхлорметриялық әдісі де кең таралған. Титрленген ерітінді ретінде фенолды кодтайтын хлорлы йодтың артық тұз

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 11 беті

қышқылы ерітіндісі алынады, ал оның артық мөлшері йодометриялық жолмен анықталады:



Алынған йод хлоры ерітіндісінің мөлшері мен шығарылған йодты титрлеуге кеткен натрий тиосульфаты ерітіндісінің мөлшері арасындағы айырмашылық бойынша трийодфенол түзуге кеткен йод хлоридінің мөлшері танылады.

Соңғы жылдардағы әдебиеттерде фенолдарды сандық анықтау үшін Сулы емес ортада қышқыл-негіз титрлеу әдісін қолдану туралы мәліметтер бар. Дегенмен, бұл әдіс әлі кең практикалық қолданбаны таппады, бұл қосылыстардың өте әлсіз қышқылдығына байланысты болуы мүмкін.

Соңғы жылдары фенолдарды сандық анықтаудың физика-химиялық әдістерінің ішінен спектрофотометриялық әдістер қолданыла бастады. *Спектрофотометриялық* анықтауда спектрдің УК- және ИҚ- аймақтарындағы фенолдардың немесе спектрдің көрінетін аймағындағы боялған фенол туындыларының тән сіңірілуі өлшенеді. Соңғы жағдайда фенолдарға түрлі-түсті реакциялар қолданылады.

Фенолдар антисептиктер ретінде қолданылады. Олардың антисептикалық әсері ақуыздарды ұю қабілетіне негізделген. Фенолдардың бактерицидтік қасиеті бар, яғни олар микроорганизмдерді өлтіруге немесе олардың өміріне қолайсыз жағдайлар жасауға қабілетті.

Фенолдардың антисептикалық әсерінің күші олардың молекуласының құрылымына байланысты. Сонымен, фенол молекуласына алкил, алкоксил, галоген сияқты алмастырғыштарды енгізу бактерицидтік белсенділіктің жоғарылауына әкеледі. Алкил радикалының жоғарылауы антисептикалық әсерді одан әрі күшейтеді. Изостроения радикалдарымен қосылыстар қалыпты радикалға қарағанда аз белсенді. Фенол молекуласына екінші фенол гидроксилін енгізгенде оның химиялық белсенділігі төмендейді, бірақ физиологиялық тұрғыдан спирттерден айырмашылығы, фенол гидроксилдерінің саны артқан сайын заттың уыттылығы артады.

Фенолдар оңай тотығатындықтан, препараттарды жақсы тығындалған банкаларда немесе парафинмен құйылған қара шыны бөтелкелерде сақтау ұсынылады.

Фармакопоялық препараттар - *резорцин, тимол, фенолфталеин*.

Дәрілік заттарды, фенол туындыларын талдау

Алу:

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 12 беті

1. Шайырдан, көмір шайырынан.

2. Бензолсульф қышқылынан.

3. Диазоний тұздарынан.

Физикалық қасиеттері: түссіз кристалды заттар, көлеңкеге ие болуы мүмкін (оңай тотығады), иісі бар.

Ерігіштігі: суда органикалық еріткіштерге қарағанда нашар.

Химиялық қасиеттері:

1) *Фенолды гидроксил реакциялары:*

- ✓ Тұздардың (фенолаттардың) түзілуі.
- ✓ Күрделі эфирлердің пайда болуы.
- ✓ Ауыр металдармен күрделі тұздардың түзілуі.

2) *Ароматты ядро реакциялары:*

- ✓ Галогендеу.
- ✓ Сульфация.
- ✓ Нитрлеу.
- ✓ Диазоний тұздарымен азот комбинациясы.
- ✓ Либерманның реакциясы (төменде қараңыз).
- ✓ Нитроздану, конденсация, тотығу.

3) *Конденсация реакциялары.*

- ✓ Альдегидтермен бірге (H_2SO_4 присінде)аурин немесе трифенилметан бояуы.
- ✓ $CHCl_3/OH$ - қыздыру кезінде
- ✓ Фталий ангидридімен бірге.

Phenolum purum seu Acidum carbolicum crystallisatum

Таза фенол

Алу: көмір шайырынан.

Сипаттама: түссіз, жұқа, ине тәрізді кристалдар немесе ұсақ кристалды масса, ауада қызғылт, иіс.

Ерігіштігі: суда ериді, алкогольде, эфирде, хлороформда, май майларында, глицеринде оңай ериді. Каустикалық сілтілердің ерітінділерінде, аммиак ерітінділерінде ериді.

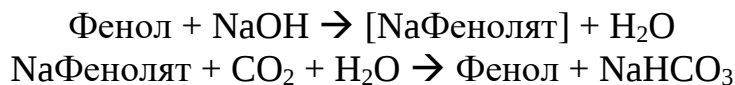
Phenolum purum liquefactum seu Acidum carbolicum liquefactum

Фенолдағы 10% су ерітіндісі (100 бөлік балқытылған фенол + 10 бөлік су).

Сипаттама: түссіз немесе қызғылт сары май, ерекше иісі бар сұйықтық, ортаның аздап қышқыл реакциясы.

$pK_a \sim 1,28 \cdot 10^{-10}$ (аздап қышқылдық қасиеттері, бірақ су мен алкогольден күшті).

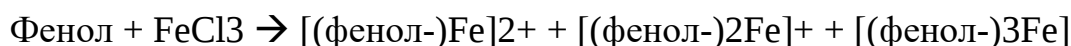
ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		 SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы		044-55/
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		191 беттің 13 беті



Карбонаттардың, гидрокарбонаттардың ерітінділерінде ерімейді (хош иісті карбон қышқылдарынан айырмашылығы)

Түпнұсқалығы: МФ 11:

1. FeCl₃ көмегімен фенолаттардың түзілуі



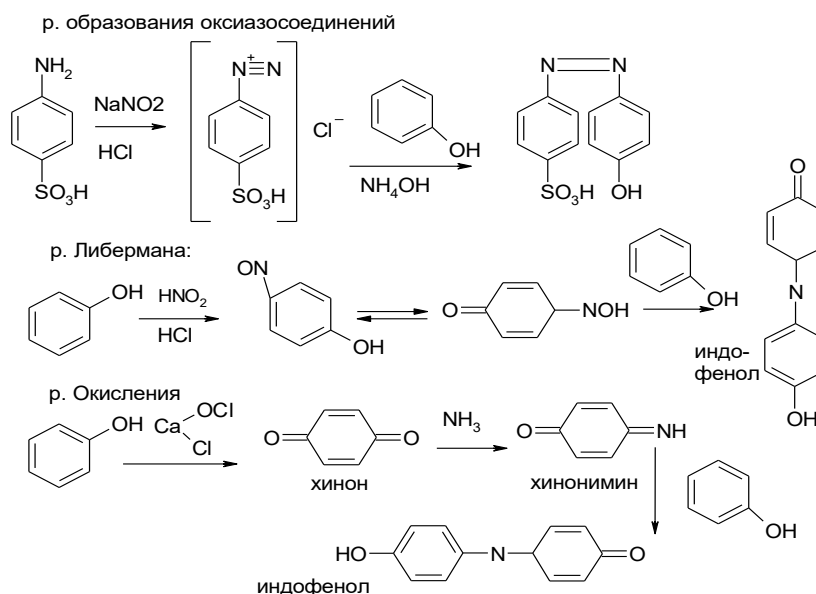
Бояу Н⁺ немесе артық су немесе артық алкоголь қосудан жоғалады.

2. Бром суы бар Se

Фенол + 3Br₂ → трибромфенол ↓(ақ) + 3HBr → (Br₂ изб) 2,4,4,6 тетрабором циклогексан 2,5 диенон (оттегімен қос байланыс, бензол сақинасындағы оттегімен байланысқа параллель тағы екі қос байланыс және тиісті позициялардағы 4 бром).

Фармакопепялық емес реакциялар:

1. Альдегидтермен конденсация (Альки реактиві)
2. Диазоний тұздарымен азоқосылыс. pH=8-10
3. Нитроздану. Индофенол сынағы.

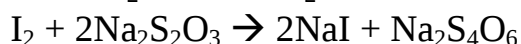
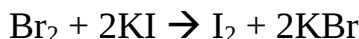
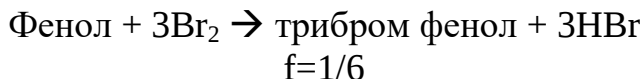
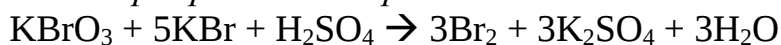


Тазалық: белгілі бір қайнау, қату температурасы. Ерекше қолайсыз қоспа-су (хлороформдағы ерітінді мөлдір болуы керек). Қышқылдық және крезолдар (сулы ерітінді мөлдір, pH=7 немесе аздап қышқыл болуы керек. Тығыздығы 1-ден асады.)

Сандық анықтау. Фармакопепя әдісі:

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		 SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы		044-55/
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		191 беттің 14 беті

1. H_2SO_4 ішіндегі кері броматометрия

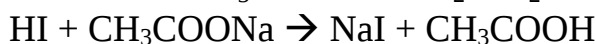


Фармакопепялық емес әдістер:

1) йодометрия



Кемшілігі: реакция қайтымды



$f=1/6$, сонымен қатар, бақылау тәжірибесі.

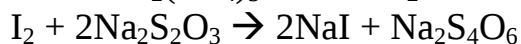
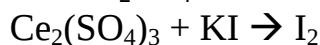
2) йодхлорометрия (кері титрлеу). Йодтау реакциясы жүріп жатыр.

Плюс: үштік туындылар қайтымсыз қалыптасады.

$f=1/6$

3) цериметрия (обратное титрование)

Фенол + $4Ce(SO_4)_2 + 2H_2O \rightarrow$ хинон (қарама-қарсы екі оттегі қос байланыстармен, сақинадағы екі қос байланыспен байланысады) + $2Ce_2(SO_4)_3 + 2H_2SO_4$



$f=1/4$, сонымен қатар, бақылау тәжірибесі.

4) сулы емес ортада титрлеу

Еріткіш-этилендиамин.

$f=1$

5) спектрофотометрия, фотоколориметрия.

Қолданылуы: дезинфекциялаушы 3%, 5% немесе сабынды карбол ерітіндісі.

0,5%, 1% - консервант. Тері ауруларын, ортаңғы құлақ ауруларын емдеу үшін. Тері арқылы оңай сіңеді, шырышты = > уытты құбылыстар. Глицериндегі дайын ерітінділер 3%, 5%. 2% жақпа. "Фукорцин".

Сақтау: жақсы тығындалған банкаларда жарықтан қорғалған жерде. В тізімі бойынша.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 15 беті

Resorcinum seu Resorcinolum. м-Дигидроксибензол

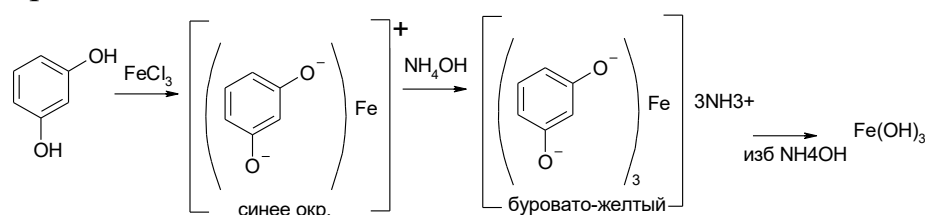
Алу: бензол - сульфация-қатты NaOH агломерациясы

Сипаттама: ақ немесе әлсіз сарғыш реңктері бар, әлсіз иісі бар кристалды ұнтақ, жарық пен ауаның әсерінен қызғылт түске ие болады.

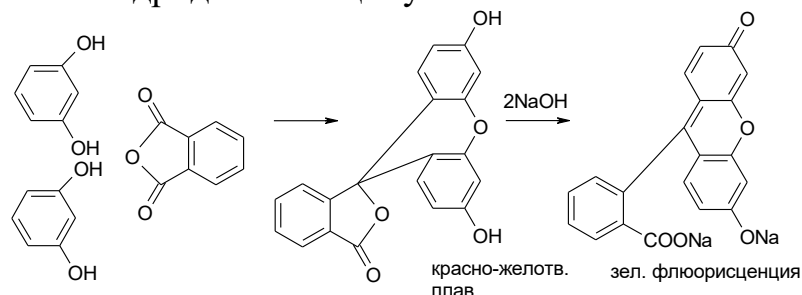
Ерігіштігі: суда, алкогольде өте оңай ериді, эфирде оңай ериді, хлороформда өте аз ериді, глицерин, май майларында ериді.

Түпнұсқалығы, фармакопоялық реакциялар:

1. FeCl₃ ерітіндісімен:

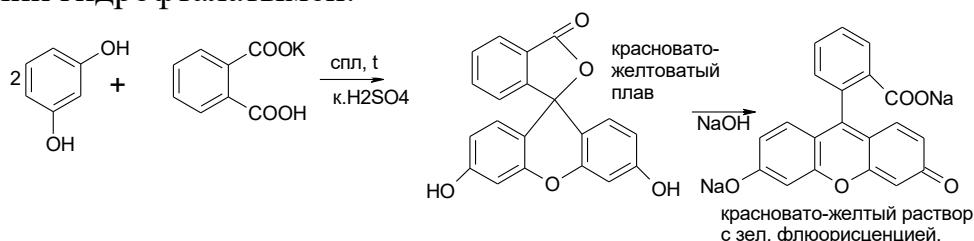


2. Артық фтал ангидридмен балқыту:



3. УФ спектрі: мах – 275 нм.

4. Калий гидрофталатымен:



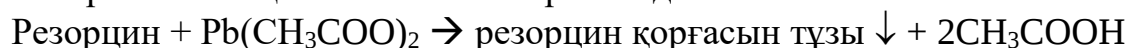
Фармакопоялық емес реакциялар:

1. Аурин бояғышының түзілуі.
2. Сілтілік ортада хлороформмен немесе хлоралгидратпен.
3. глюкозаның конденсациясы қызғылт-қызыл.

Тазалық: балқу температурасы 109-112, мөлдірлік және хром (эталонмен салыстыру). рН 5% су. р-ра 5-6, 5

Арнайы қоспалар:

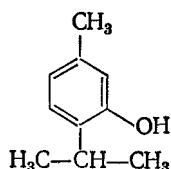
1. Фенол-органолептикалық (сумен қыздырғанда иіс болмауы керек).
2. Пирокатехин қоспасына жол берілмейді.



ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 16 беті

Thymolum

2-Изопропил-5-метилфенол



Тимол-үлкен, түссіз кристалдар немесе тимьянның ерекше иісі бар кристалды ұнтақ. Ол суда нашар ериді, су буымен ұшады. Спиртте, хлороформда, эфирде, май майларында оңай ериді. Фенолды гидроксил тимолдың сілтілерде жақсы ерігіштігін қамтамасыз етеді.

Тимол FeCl_3 реакциясынан басқа фенолдарға тән барлық реакцияларды береді, бірақ тимолға негізінен түрлі-түсті реакциялар бар:

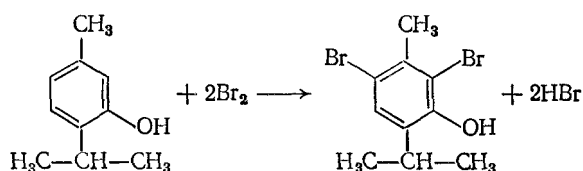
1. Препарат мұзды сірке қышқылында еріген кезде және концентрацияланған күкірт пен азот қышқылдарының тең мөлшерін қосқанда, шағылысқан жарықта көк-жасыл, ал өткенде қою қызыл түс пайда болады.

2. Препарат каустикалық сода ерітіндісімен ұзақ уақыт қыздырғанда алдымен түссіз мөлдір ерітінді алынады, содан кейін ол сары-қызғылт түске ие болады, ол хлороформмен шайқалған кезде қызыл-күлгінге айналады.

3. Тимол препаратына аммиак ортасында натрий немесе кальций гипохлориті қосылған кезде ерітінді көк-жасылға айналатын жасыл түске боялады.

Мемлекеттік фармакопея препаратта фенол қоспаларының болмауын талап етеді. Тимол құрамында көмірсутек қоспалары болмауы керек. Егер тимол таза болса, ол сілтілерде толығымен еріп, мөлдір ерітінділер түзуі керек.

Препараттағы тимолдың **сандық құрамы** броматометриялық түрде анықталады (тікелей титрлеу); индикатор-метил қызғылт сары:

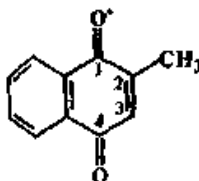


Тимол молекуласындағы изопропил тізбегі оның уыттылығын айтарлықтай төмендетеді, сондықтан ол тек сыртынан ғана емес, ішке де антигельминтикалық агент ретінде қолданылады. Сырттай шаю үшін 0,05—0,1% ерітінді түрінде, сондай-ақ тіс ұнтақтарындағы компонент ретінде қолданылады.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 17 беті

Дәрілік заттарды, хинон туындыларын талдау

К дәрумендерінің синтетикалық аналогтары. К-витаминдік белсенділігі бар заттардың құрылымдық негізі 2-метил-1,4-нафтохион болып табылады:

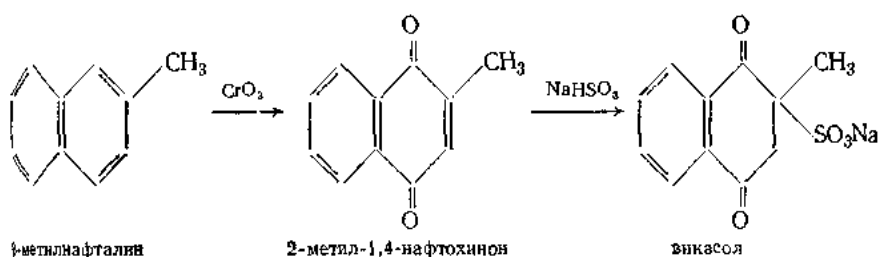


Кз дәрумені немесе менадион деп аталатын бұл қосылыс табиғи к дәрумендерінен 3-позицияда бүйірлік тізбектің болмауымен ерекшеленетіні анықталды. Ол филлокинонға қарағанда үш есе белсенді, бірақ үлкен дозаларда айтарлықтай уыттылыққа ие.

Менадионның химиялық құрылымының қарапайымдылығы, оның жоғары биологиялық белсенділігі зерттеушілердің назарын аударды. Олар менадионның аналогтарын жасауға тырысты, олар оның жоғары к-витаминдік белсенділігін сақтай отырып, минималды уыттылығымен және суда жақсы ерігіштігімен ерекшеленетін еді. Мұндай суда еритін Аналогты 1947 жылы А. А. Шмук пен А. В. Палладин sotr-мен бір уақытта синтездеді. әр түрлі зертханаларда. Препарат викасол деп аталды (қысқаша Vitaminum дейін soluble).

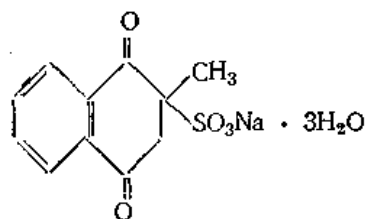
Викасол **синтезі** коксхимия өнеркәсібі өндірісінің өнімі болып табылатын β-метилнафталиннен жүзеге асырылады. Метилнафталин хром (VI) оксидімен 2-метил-1,4-нафтохинонға (менадион) дейін тотықтырылады. Менадион гидрофильді сульфогруппаны енгізу арқылы еритін күйге ауыстырылады.

Синтез схемасы:



Vikasolum

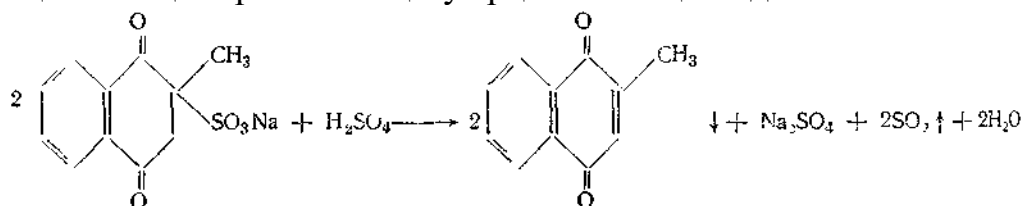
ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 18 беті



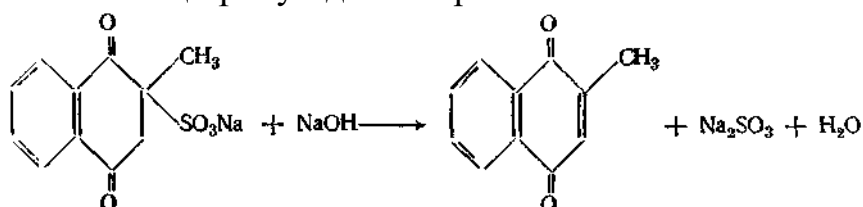
2,3-дигидро-2-метил-1,4-нафтохинон-2-сульфонат натрия

Физикалық қасиеттері бойынша викасол гидрофильді топтары бар басқа қосылыстарға ұқсас). Ол суда оңай ериді, бірақ органикалық еріткіштерде аз ериді.

НҚ бойынша викасолдың **өзі екендігі** натрий ионын (түссіз жалынды сары түске бояу арқылы) және күкірт оксидін (IV) концентрацияланған күкірт қышқылының әсерінен анықтау арқылы анықталады:

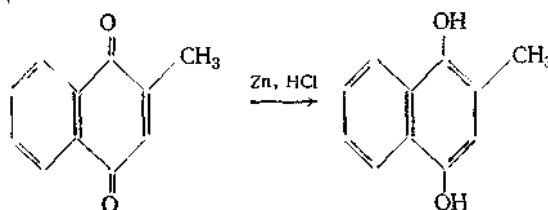


Шынайылық пен сандық анықтау үшін сілтілі ортада викасолдың ыдырау реакциясы қолданылады. Бұл процестің мәні натрий сульфиді мен 2-метил-1,4-нафтохинонның түзілуінде жатыр:



Бұл реакция нәтижесінде тұнба пайда болады, ол хлороформмен алынады, қоспалардан тазартылады және 2-метил-1,4-нафтохинон (104-107°C) алынған балқу температурасы орнатылады, осылайша викасолдың түпнұсқалығын растайды.

Викасолдың НҚ **сандық анықтауы** 2-метил-1,4-нафтохинон суспензиясынан алынған мырыш шаңын (тұз қышқылының қатысуымен) қалпына келтіруге негізделген:



ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		 SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы		044-55/
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		191 беттің 20 беті

4. Препараттарды, фенолдардың, хинондардың, нафтохинондардың туындыларын органикалық қосылыстар ретінде анықтаудың ерекше реакциялары.
5. Алу әдістеріне және басқа процестерге (тотығу, гидролиз және т. б.) байланысты НҚ-да көзделген қоспалардың сипаттамасы
6. Препараттардың, фенолдардың, хинондардың, нафтохинондардың физикалық қасиеттері бойынша сапа көрсеткіштері (ерігіштік, балқу температурасы және т.б.).
7. Неліктен таза фенол ішке қолданылмайды?
8. Неліктен фенолдар тобының дәрі-дәрмектеріне "қышқылдық немесе сілтілік", "мөлдірлік және хром" сынақтары жүргізіледі?
9. Фенол дұрыс сақталмау процесінде қандай өзгерістерге ұшырайды? Нақты қоспаларды анықтау реакцияларын жазыңыз.
10. ДЗ, фенол туындыларын, хинондарды сандық анықтау әдістері.
11. Викасолдың к -0 дәрумендерінің синтетикалық аналогын құрудың алғышарттары. Алу тәсілдері, тазалыққа қойылатын талаптар.
12. Викасолдың физикалық және химиялық қасиеттері, сапа талаптары, талдау әдістері.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 21 беті

Дәріс №2

Тақырыбы: Ароматтық қышқылдар. Фенол, фенилсірке және фенилпропион қышқылдарының туындылары

Мақсаты: білім алушылардың дәрілік заттардың физикалық және химиялық қасиеттері, фенол қышқылдарының туындылары, фенилпропион және фенилсірке қышқылдары және олардың туындылары, оларды зерттеудің фармакопоялық әдістері туралы білімдерін қалыптастыру.

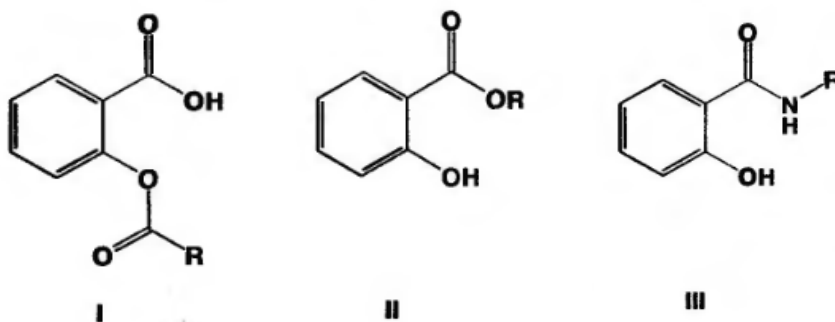
Дәріс тезистері

Жоспар:

1. Фенол қышқылдарының туындылары:
 - Алу және қолдану тәсілдері.
 - Сапаға қойылатын талаптар, талдау әдістері.
 - Мүмкін болатын химиялық түрлендірулердің түрлері және препараттың тазалығына қойылатын талаптар.
 - Тұрақтандырудың химиялық негіздері.
2. Фенилпропион және фенилсірке қышқылдарының туындылары:
 - Сапаға қойылатын талаптар, талдау әдістері.
 - Медицинада қолдану. Құрылым мен Фармакологиялық әрекет арасындағы байланыс. Химиялық түрлендірулер және жаңа СЕҚҚ ДЗ іздеу.

Фенол қышқылдарының туындылары

Фенол қышқылдарының туындыларына салицил қышқылының күрделі эфирлері және салицил қышқылының амид туындылары жатады. Салицил қышқылының жоғары реактивтілігі күрделі эфирлерді фенол гидроксидінің органикалық қышқылдармен (I) өзара әрекеттесуі арқылы да, карбоксил тобы арқылы да - спирттермен немесе фенолдармен (II) алуға мүмкіндік береді, ал оның аминдермен әрекеттесуі салицил қышқылы (III) амид туындыларын алудың негізі болып табылады:



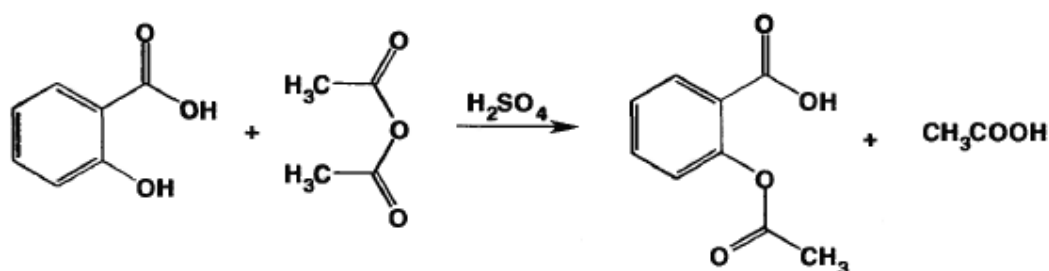
2.2.1 салицил қышқылының күрделі эфирлері

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ	SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы	044-55/ 191 беттің 22 беті

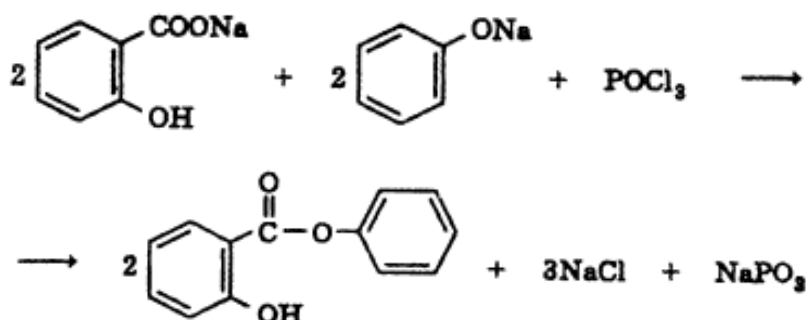
Салицил қышқылының күрделі эфирлерінің туындыларына ацетилсалицил қышқылы және фенилсалицилат жатады.

Алу

Ацетилсалицил қышқылының өнеркәсіптік синтезі концентрацияланған күкірт қышқылының қатысуымен қыздырылған кезде салицил қышқылы мен сірке ангидридінің этерификация реакциясына негізделген:



Фенилсалицилат натрий салицилаты, натрий фенолаты және фосфор (V) трихлороксиді қоспасын схема бойынша қыздыру арқылы жасалады:



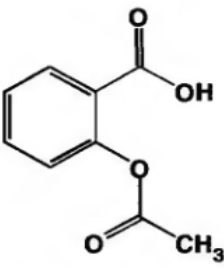
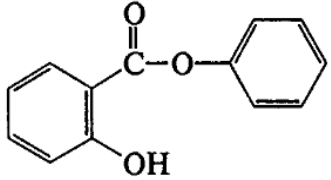
Сапа талаптары және талдау әдістері

Ацетилсалицил қышқылы және фенилсалицилат-ақ кристалды ұнтақтар немесе әлсіз иісі бар түссіз кристалдар. Ацетилсалицил қышқылы суда аз ериді, алкогольде оңай, судағы фенилсалицилат іс жүзінде ерімейді, алкогольде ериді, екі препарат та каустикалық сілтілердің ерітінділерінде ериді, хлороформ мен эфирде әр түрлі ериді.

Кесте-21-Дәрілік заттар

Латын, рационалды атауы	Сипаттамасы, физикалық қасиеттері және тұрақтылары
Acidum acetylsalicylicum <i>сірке қышқылының салицил эфирі</i>	Түссіз кристалдар немесе иіссіз немесе әлсіз иісі бар, аздап қышқыл дәмі бар ақ кристалды ұнтақ.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 23 беті

	Ылғалды ауада ол біртіндеп гидролизденіп, сірке және салицил қышқылдарын түзеді. Суда аз ериді, алкогольде оңай ериді, хлороформда, эфирде, каустикалық және көмірқышқыл сілтілерінің ерітінділерінде ериді. Т.б. 143 °C (жедел әдіс)
Phenylī salicylas <i>Салицил қышқылының фенил эфирі</i> 	Ақ кристалды ұнтақ немесе әлсіз иісі бар ұсақ түссіз кристалдар. Іс жүзінде суда ерімейді, алкогольде және каустикалық сілтілердің ерітінділерінде ериді, хлороформда оңай ериді, эфирде өте оңай. Т.б. 42-43 °C

Ацетилсалицил қышқылы мен фенилсалицилатты **өзі екендігін анықтауы** балку температурасы, ИҚ- және УК- спектрлері бойынша жүргізіледі. Калий бромиді бар дискілер түрінде алынған препараттардың ИҚ-спектрлері 4000-400 см⁻¹ саласындағы стандартты үлгілердің НҚ-ға қоса берілген спектрлерінің сіңіру жолақтарымен толық сәйкес келуі тиіс.

Хлороформдағы ацетилсалицил қышқылының 0,007% ерітіндісінің ультракүлгін спектрі ультракүлгін аймақта толқын ұзындығы 278 нм болатын бір сіңіру максимумына, ал 0,1 м күкірт қышқылы ерітіндісіндегі 0,001% ерітіндінің ультракүлгін спектрі 228 және 276 нм-де екі максимумға және 257 нм-де бір сіңіру минимумына ие.

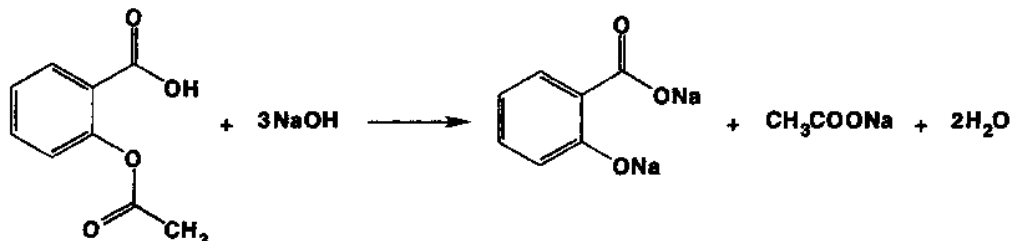
Кесте-22-Дәрілік заттардың спектрлік сипаттамалары

Дәрілік зат	Еріткіш	Концентрациясы, %	λ _{max} , нм
Ацетилсалицил қышқылы	хлороформ	0,007	278±2
	0,1 М күкірт қышқылы	0,001	228±2, 276±2

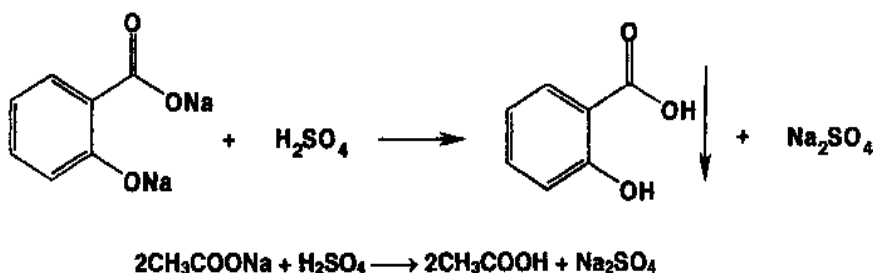
Гидролитикалық бөліну. Препараттардың түпнұсқалығы гидролиз өнімдерімен расталады. Ол үшін қышқыл немесе сілтілі ортада препараттардың алдын-ала гидролизін жүргізу қажет.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 24 беті

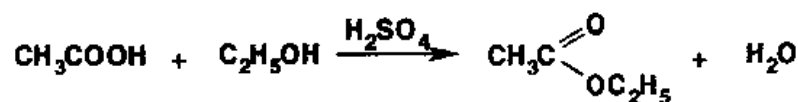
Ацетилсалицил қышқылы сілтілі ортада гидролизден өтеді:



Сұйылтылған күкірт қышқылымен кейіннен қышқылдану кезінде салицил қышқылының ақ кристалды тұнбасының түзілуі байқалады:



Фильтраттағы сірке қышқылының қалдығы этанол мен концентрацияланған күкірт қышқылының көмегімен анықталады, ал жаңа алманың ерекше иісі бар этил ацетаты түзіледі:



Тұнба құрамындағы салицил қышқылы этанолда ериді және күлгін бояу түзу үшін темір (III) хлоридімен анықталады.

Ацетилсалицил қышқылының қышқыл гидролизі концентрацияланған күкірт қышқылы мен судың көмегімен жүзеге асырылады, содан кейін сірке қышқылының иісі сезіледі. Салицил қышқылының қалдығы формальдегид ерітіндісімен конденсация реакциясы арқылы анықталады, қызғылт-қызыл түсті метилен-бис-салицил қышқылы түзіледі.

Фенилсалицилат пен ацетилсалицил қышқылының қышқылдық қасиеттері сілтілермен тұз түзілуінің негізі болып табылады. Фенилсалицилаттан айырмашылығы, ацетилсалицил қышқылы құрылымда бос карбоксил тобының болуына байланысты натрий бикарбонатымен әрекеттеседі, бірақ темір хлоридімен кешен түзбейді. Ал фенилсалицилат су-алкоголь ерітіндісінде ерігеннен кейін (суда нашар ериді) темір хлоридімен (III) күлгін түсті кешен түзеді.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		 SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы		044-55/
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		191 беттің 25 беті

Препараттар индофенолдардың түзілу реакциясына түседі, олардың түсі реакция жағдайларына байланысты. Ол үшін препараттар аммиак ерітіндісінде ериді, хлорамин қосылады және қыздырылады, бірнеше минуттан кейін қышқылдарды қосудан өзгеретін бояу пайда болады.

Кесте-23 - Индофенолдардың түсі

Дәрілік зат	Қышқылдар қосылмаған	Кейіннен қышқылдарды қосқанда
Ацетилсалицил қышқылы	ашық сары	ақ тұнба
Фенилсалицилат	жасыл	ҚЫЗҒЫЛТ

Препараттарды слайдқа салғаннан кейін концентрацияланған күкірт қышқылындағы натрий нитритінің 1% ерітіндісінің бірнеше тамшысымен суланады, ал бояу сілті ерітіндісін қосқанда өзгереді.

Кесте-24 - Индофенолдардың түсі

Дәрілік зат	Сілтілік қосылмаған	Кейіннен сілтіні қосқанда
Ацетилсалицил қышқылы	сары	сиреневая
Фенилсалицилат	қызыл-қоңыр, көк-жасылға айналады	шие қызыл

Ацетилсалицил қышқылы субстанциясының тазалығын талдау кезінде синтез өнімдері немесе жартылай өнімдері анықталады. ҚР МФ аналитикалық толқын ұзындығы 237 нм болатын ультракүлгін детекторы бар сұйық хроматография әдісімен байланысты қоспаларды (салицилсалицил қышқылы және ацетилсалицил ангидридi) анықтауды ұсынады. Жылжымалы фаза-фосфор қышқылынан, ацетонитрилден және судан 2:400:600 қатынасында еріткіштер жүйесі.

ЖЭСҚ әдісі асқазан мен ішекте еритін ацетилсалицил қышқылының таблеткаларындағы салицил қышқылының қоспасын анықтау үшін ҚР МФ ұсынады. Хроматография ацетонитрил-сірке қышқылы құрамының жылжымалы фазасымен октилсилил силикагелімен толтырылған бағанда жүргізіледі (20:80). Ультрафиолет детекторын қолданыңыз, өлшеу 280 НМ толқын ұзындығында жүзеге асырылады.

O'NTUSTIK-QAZAQSTAN MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 27 беті

Гидролиздің алдын алу үшін ацетилсалицил қышқылы бейтараптандырылған және 8-10°C дейін салқындатылған этанолда ериді және 0,1 М натрий гидроксиді ерітіндісімен титрленеді (индикатор фенолфталеин).

Ацетилсалицил қышқылын және салицил қышқылының басқа да күрделі эфирлерін тікелей және дифференциалды әдістермен спектрофотометриялық анықтау әдістері әзірленді, олардың негізінде әртүрлі еріткіштердегі препараттардың ерітінділерін сіңірудің УК-спектрлерін зерттеу нәтижелері: су, этанол, хлороформ, дихлорэтан, 0,1 м натрий гидроксиді ерітіндісі (с.Г. Тираспольская).

Фенилсалицилатты анықтау және сандық анықтау үшін қышқыл ортада (рН 2,5-3,0) препараттың алюминий хлоридімен реакциясына негізделген флюориметриялық әдісті қолдануға болады. Бұл жағдайда 240-400 НМ аймағында қозу спектрі максимум 360 нм, ал флуоресценция спектрі максимум 420 нм болатын 340-480 НМ аймағында байқалады. Техника фенилсалицилатқа тән, сондықтан оны дәрілік формаларда сандық анықтау үшін қолдануға болады.

ҚР МФ таблеткалардағы (асқазан және ішекте еритін) ацетилсалицил қышқылын сандық анықтау үшін осы бөлімде сипатталған жағдайларда дәрілік препараттардағы салицил қышқылының қоспасын анықтау үшін ЖЭСХ әдісін ұсынады.

Қолдану

Ацетилсалицил қышқылы ревматизмге қарсы, қабынуға қарсы, анальгетиктер және антипиретиктер ретінде күніне 3-4 рет 0,25-0,5 г ішке қолданылады. Соңғы жылдардағы зерттеулер көрсеткендей, ацетилсалицил қышқылы аз мөлшерде тромбозға қарсы әсер етеді, өйткені ол тромбоциттердің агрегациясын тежейді.

Ацетилсалицил қышқылы XX ғасырдағы дәрі деп аталады. Олардың айтуынша, оның "емдік әлеуеті" таусылған жоқ. Алайда, ол жанама әсерлерден айырылмайды, өйткені ол асқазанның шырышты қабығын тітіркендіреді, қан кетуді, аллергиялық реакцияларды және т. б. тудыруы мүмкін.

Сақтау

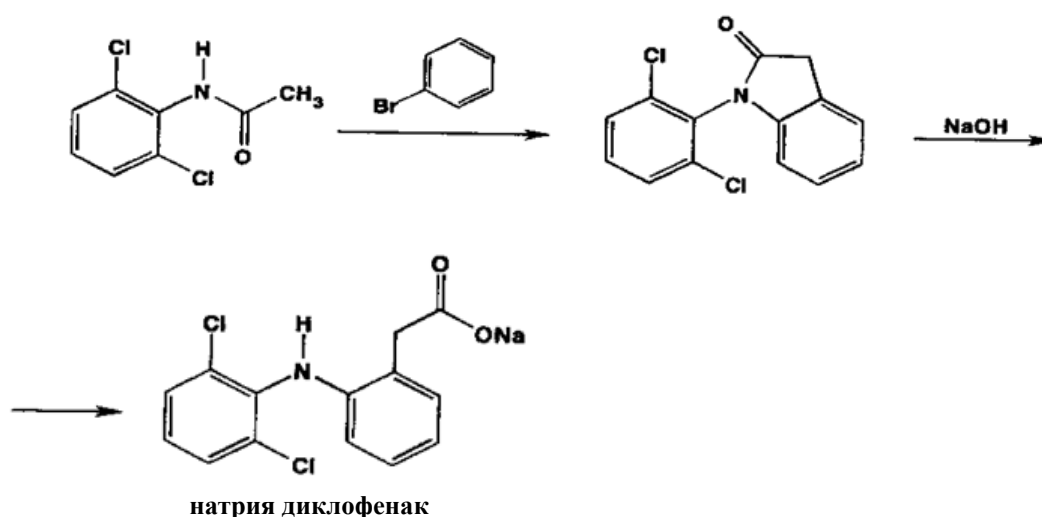
Ацетилсалицил қышқылы құрғақ жерде, жақсы тығындалған ыдыста сақталады. Ол құрғақ ауада тұрақты, ылғалды - біртіндеп гидролизденіп, сірке және салицил қышқылдарын түзеді.

Фенил сірке және фенилпропион қышқылдарының туындылары

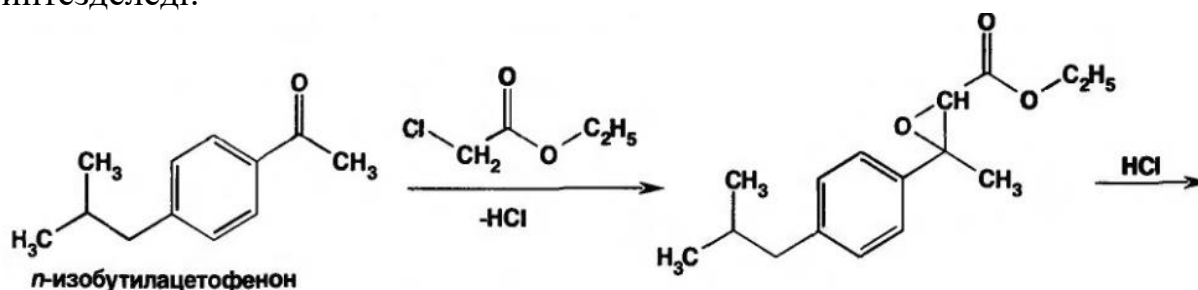
Медицинада натрий тұзы түрінде қолданылатын фенилацет қышқылының туындысы диклофенак және фенилпропион қышқылы-ибупрофен қазіргі стероид емес қабынуға қарсы препараттардың (ҚҚСП) қатарына жатады.

Алу

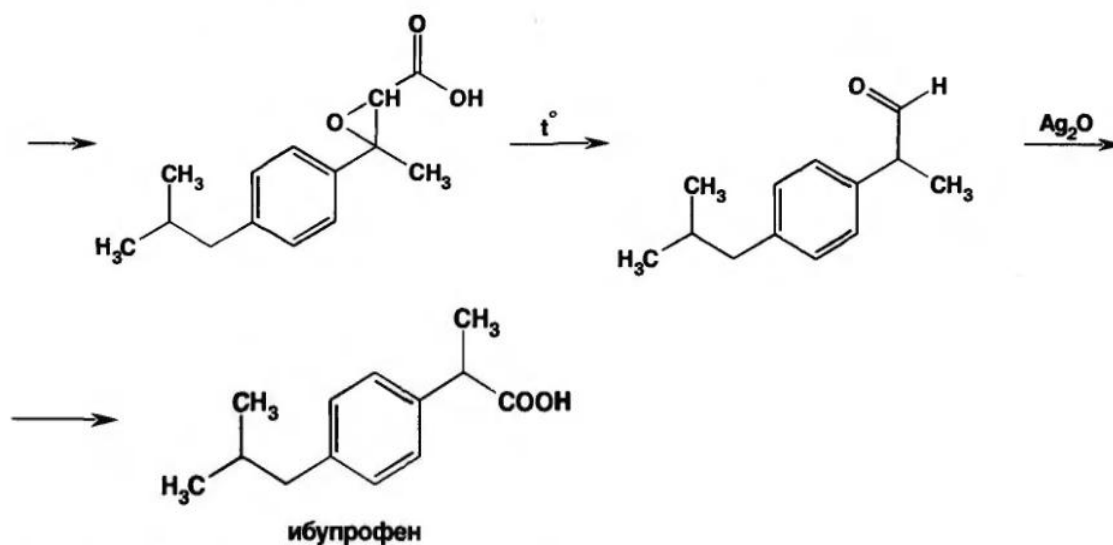
Натрий диклофенак синтезі 2,6-дихлорацетанилид пен бромбензолдан жүзеге асырылады. Алынған N-(2 6-дихлорфенил)-индолин-2 сілтілі гидролизге ұшырайды:



Ибупрофен келесі схема бойынша p-изобутилацетофеноннан синтезделеді:



ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы		044-55/
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		191 беттің 29 беті



ҚР МФ натрий диклофенак және ибупрофен субстанцияларына, гель түріндегі натрий диклофенак дәрілік препараттарына, инъекцияға арналған ерітіндіге, суппозито-рийлерге және ішекте еритін қабықпен қапталған таблеткаларға, сондай-ақ ибупрофен таблеткаларына ФМ енгізілген.

Кесте 27 - Дәрілік препараттар

Латын, рационалды атауы, химиялық құрылым	Сипаттамасы, физикалық қасиеттері және тұрақтылары
Ibuprofenum <i>(±)-2-(4-изобутилфенил)-пропион қышқылы</i>	Ақ түсті кристалды ұнтақ немесе түссіз кристалдар. Іс жүзінде суда ерімейді, ацетонда, метанолда және метилен хлоридінде оңай ериді. Т. б. 75-78°C.
Diclofenac-Natrium <i>натриевая соль о-[(2,6-дихлорфенил)-амино]-фенилуксусной кислоты</i>	Ақ немесе ақ түсті кристалды ұнтақ, сарғыш түсті. Суда орташа ериді, метанолда оңай ериді, 96% алкогольде ериді, ацетонда аз ериді. Т. б. шамамен 280°с ыдырауымен.

Сапа талаптары және талдау әдістері

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		 SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы		044-55/
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		191 беттің 30 беті

Натрийдің физикалық қасиеттері бойынша диклофенак және ибупрофен - ақ немесе ақ түсті кристалды заттар, натрий диклофенак сарғыш реңкке ие болуы мүмкін. Органикалық қышқыл болып табылатын Ибупрофен органикалық еріткіштерде (ацетон, метанол, метилен хлориді, этанол, эфир, хлороформ) оңай ериді, іс жүзінде суда ерімейді. Натрий диклофенак суда орташа ериді, метанолда оңай ериді, этанолда ериді, ацетонда аз ериді, хлороформда іс жүзінде ерімейді.

Дәрілік заттардың **түпнұсқалығы** балқу температурасы, ИҚ- және УК-спектрлері бойынша расталады.

4000-400 см⁻¹ аймағында алынған натрий диклофенак пен ибупрофеннің ИҚ спектрлері дәрілік заттардың стандартты үлгілерінің ИҚ-спектрлеріне толық сәйкес келуі тиіс.

Натрий диклофенак пен ибупрофеннің УК- спектрлері оларды анықтау және сандық анықтау үшін қолданылады. 0,1 М натрий гидроксиді ерітіндісіндегі натрий диклофенак ерітіндісінің УК- спектрі 276 нм-де максималды сіңіру деңгейіне және 249 нм-де минимумға ие.

0,1 М натрий гидроксиді ерітіндісіндегі ибупрофеннің ультракүлгін сіңіру спектрі 264, 272 нм және 257-ден 261 нм-ге дейін екі максимумға ие. ҚР МФ 264 НМ толқын ұзындығы кезінде максимумдағы оптикалық тығыздықтың 258 НМ толқын ұзындығы кезінде иықтағы оптикалық тығыздыққа қатынасын өлшеуді реттейді, ол 1.20-дан 1.30-ға дейін болуы тиіс. 272 НМ толқын ұзындығындағы максимумдағы оптикалық тығыздықтың 258 НМ толқын ұзындығындағы иықтағы оптикалық тығыздыққа қатынасы 1.00-1.10 аралығында болуы керек.

Кесте 28 - Дәрілік заттардың спектрлік сипаттамалары

Дәрілік зат	Еріткіш	Концентрация, %	λ_{max} , нм
Натрия диклофенак	су	0,002	276±2
Ибупрофен	0,1 М натрий гидроксиді	0,002	264±2, 272±2, иық: 257-261

Ибупрофенді сәйкестендіру үшін ҚР МФ ұсынған әдістердің бірі-ЖҚХ. Жылжымалы фаза ретінде сусыз сірке қышқылы, этил ацетаты және гексан еріткіштер жүйесі қолданылады (5:24:71). Хроматограмма 365 НМ толқын ұзындығында ультракүлгін хроматоскоппен анықталады.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 31 беті

ЖҚХ әдісі дәрілік препараттардағы натрий диклофенакын анықтау үшін ҚР МФ пайдаланады: гель, инъекцияға арналған ерітінді, суппозиторийлер және ішекте еритін қабықпен қапталған таблеткалар. Барлық жағдайларда қозғалмалы фаза-концентрацияланған аммиак, метанол және этилацетат қоспасы (10:10:80). Пластина толқын ұзындығы 254 нм болатын УК- сәулесінде көрінеді.

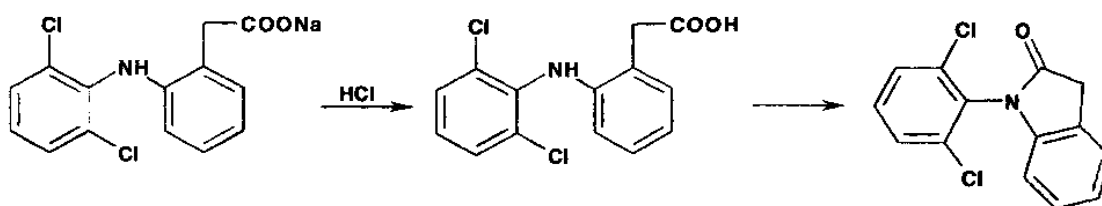
Натрий диклофенак пен ибупрофеннің химиялық қасиеттері препараттарды сәйкестендіру реакцияларының негізінде жатыр. Натрий диклофенак молекуласында қайталама азот атомының болуы тұз түзілу және кешен түзілу реакцияларына байланысты. Натрий диклофенактың бейтарап ерітіндісіне ауыр металл тұздарының 2 тамшысын қосқанда: 2% күміс нитраты, 3% темір (III) хлориді, 10% мыс (II) сульфаты сәйкесінше ақ, сары-қоңыр, ашық жасыл тұнба түседі.

Тотығу-тотықсыздану қасиеттері концентрацияланған күкірт қышқылымен реакцияның негізінде жатыр-натрий диклофенак кристалдары таңқурай бояуын алады (реакция сағат әйнегінде орындалады). Концентрацияланған күкірт қышқылының қатысуымен калий дихроматы, натрий нитриті, калий перманганаты, калий йодаты ерітіндісінің әсерінен тотығудың түрлі-түсті реакциялары натрий диклофенакты анықтау үшін де қолданылады.

Жасыл-ақ сақина натрий диклофенак ерітіндісіне концентрацияланған күкірт қышқылы ортасында формальдегид ерітіндісін қабаттастыру арқылы диклофенактың хош иісті циклі бойынша конденсация өнімін қалыптастыру және нәтижесінде пайда болған өнімнің тотығуы арқылы түзіледі.

Натрий диклофенак молекуласындағы ковалентті байланысқан хлор атомдары минералданғаннан кейін анықталады. Ол үшін препарат тигельде кальциленеді және тигельдің құрамын суда ерітеді, сүзгіге азот қышқылы ортасында күміс нитраты қосылады, күміс хлоридінің ақ сүзбе тұнбасы түзіледі. Диклофенак-натрий натрий ионына тән реакция береді (оттықтың жалынын сары түске бояу).

Сұйылтылған хлорсутек қышқылымен натрий диклофенактың қышқыл гидролизі ішінара индолинонға айналатын 2-[2,6-(дихлорфенил)-амино]-фенилацет қышқылының ақ тұнбасының түсуіне әкеледі:

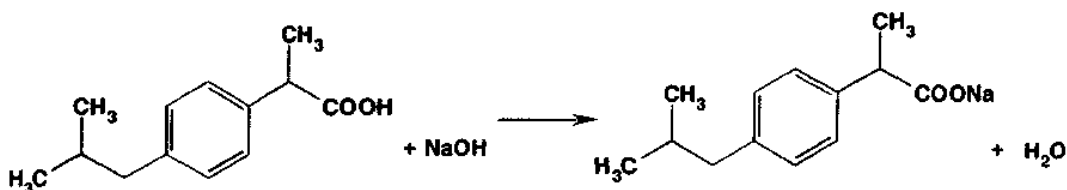


ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 32 беті

Натрий диклофенактың **катерсіздігі** аралық синтез өнімдерінің қоспаларының болуымен анықталады: [2-(2,6-дихлорфенил)-амино]фенилацет қышқылы және N(2,6-дихлорфенил)индолин-2. Анықтау ЖЭСХ әдісімен жүзеге асырылады, метанол мен фосфатты буферлік ерітіндінің рН 2,5 66:34 қатынасында қоспасы жылжымалы фаза ретінде қолданылады, өлшеулер толқын ұзындығы 254 нм болатын УК детекторымен жүзеге асырылады. Препаратта қалдық еріткіштердің болуы да анықталады.

Ибупрофенде туыстық қоспалардың болуы ультракүлгін детекторы бар ЖЭСХ әдісімен және фосфор қышқылынан, ацетонитрилден және судан тұратын жылжымалы фазамен белгіленеді (0,5:340:600). Препаратта F (3-[4-(2-метилпропил)фенил]пропан қышқылы) жалын-иондаушы детекторы бар ГСХ әдісімен анықталатын қоспасы да анықталады. Препараттың метанол ерітіндісінде оптикалық айналу бұрышы анықталады, ол -0,05-тен +0,05-ке дейін болуы керек.

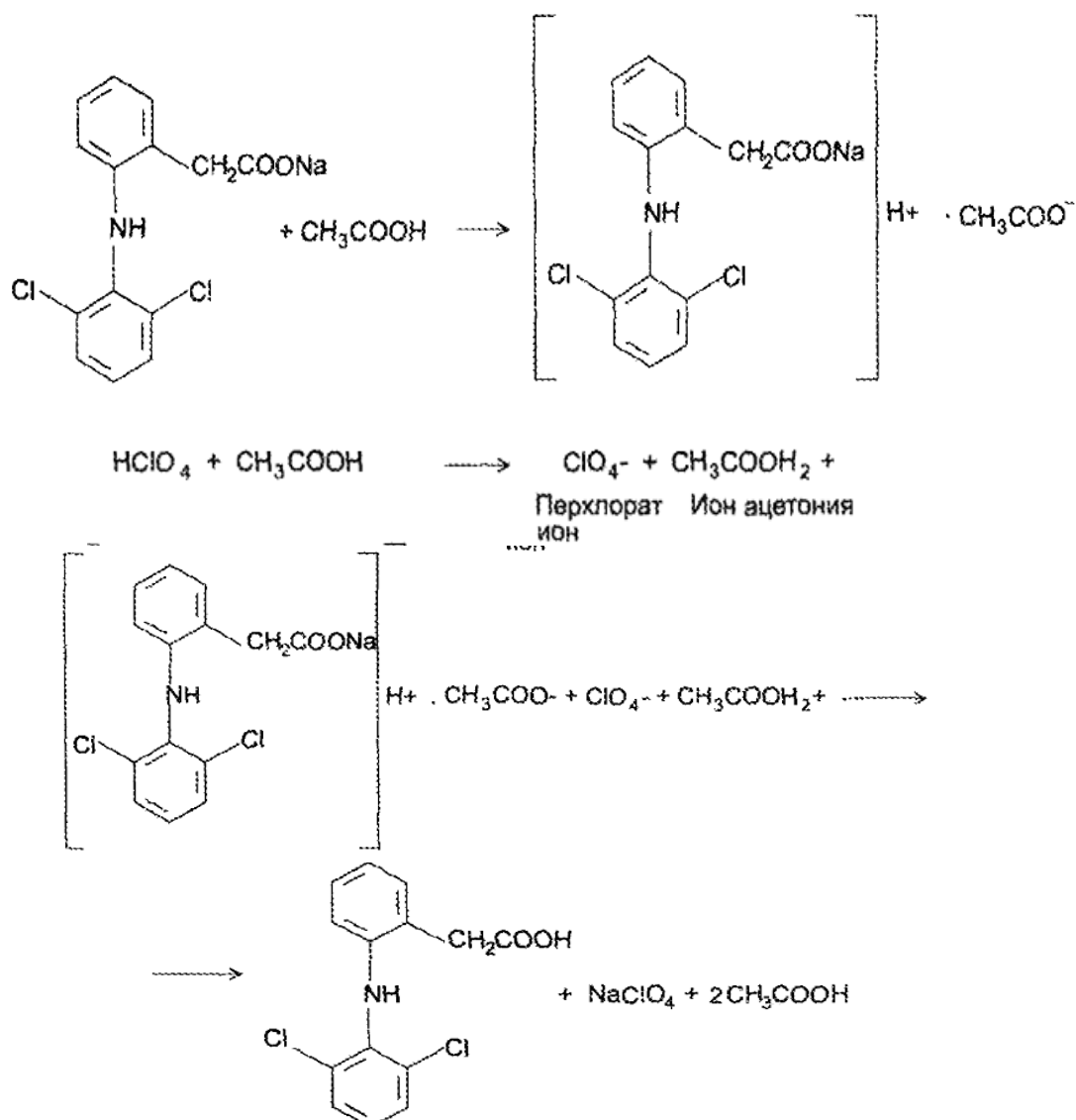
Ибупрофеннің **сандық анықтауы** алкаиметриялық әдіспен орындалады. Алдын ала бейтараптандырылған этанолда ерігеннен кейін 0,1 М натрий гидроксиді ерітіндісімен титрленеді (индикатор фенолфталеин):



Титрантта карбонат қоспасы болмауы керек. Сонымен қатар, сынақ тәжірибесі зерттелетін затсыз жүзеге асырылады.

Ибупрофенді сандық анықтау үшін композицияның жылжымалы фазасы бар ЖЭСХ әдісі қолданылады: хлорацет қышқылы-аммиак ерітіндісі-ацетонитрил, толқын ұзындығы 254 нм-де анықталады.

Натрий диклофенак мұзды сірке қышқылының ортасында Сулы емес титрлеу әдісімен анықталады, титрант-хлор қышқылының 0,1 М ерітіндісі, кристалды күлгін индикатор ретінде қолданылады. Эквиваленттік нүкте Потенциометриялық әдіспен белгіленеді:



ҚР МФ бойынша ибупрофен таблеткаларын және ішекте еритін натрий диклофенак таблеткаларын сандық анықтау ЖЭСХ әдісімен жүргізіледі. Натрий гидроксидінің 0,1 М ерітіндісіндегі натрий диклофенак ерітіндісінің басқа дәрілік препараттары (гель, инъекцияға арналған ерітінді, суппозиторийлер) абсорбциялық спектрофотометрия әдісімен жүргізіледі.

Қолдану

Натрий диклофенак пен ибупрофеннің қабынуға қарсы, анальгетикалық, антипиретикалық белсенділігі бар. Олар ревматоидты және басқа артриттерде, артроздарда, сондай-ақ ауырсыну синдромында (невралгия, миалгия) қолданылады.

Натрий диклофенак инъекцияға арналған 2,5% ерітінді түрінде 3 мл ампулада, 0,025 г таблеткада, 0,1 г ретард таблеткасында;

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		 SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы		044-55/
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		191 беттің 34 беті

суппозиторийлерде, гельдерде және сыртқы қолдануға арналған майларда шығарылады. Ибупрофен-0,2 г таблетка түрінде.

Сақтау

Дәрілік заттарды в тізімі бойынша, бөлме температурасында құрғақ, жарықтан қорғалған жерде, жақсы тығындалған ыдыста сақтаңыз.

Иллюстрациялық материал:

- үлестірме материалдар;
- Microsoft PowerPoint презентациясы.

Әдебиет: Қосымша-1

Бақылау сұрақтары

1. Дәрілік препараттарды, фенол қышқылдарының туындыларын, фенил сірке және фенилпропион қышқылдарын алу тәсілдері.
2. Фенол қышқылдарының, фенил сірке және фенилпропион қышқылдарының бірқатар туындыларындағы құрылым мен фармакологиялық әсер арасындағы байланыс. Медицинада қолдану.
3. Ацетилсалицил қышқылының, фенилсалицилаттың, ибупрофеннің, ортофеннің физикалық және химиялық қасиеттері.
4. Ацетилсалицил қышқылының, фенилсалицилаттың сапасына қойылатын талаптар, бақылау әдістері және стандарттау.
5. Дәрілік заттардың, фенол қышқылдарының туындыларының қышқылдығы мен сілтілігі қандай әдіспен анықталады?
6. Ибупрофен, Ортофен сапасына қойылатын талаптар, бақылау әдістері және стандарттау.
7. Ацетилсалицил қышқылын, фенилсалицилатты, ибупрофенді, ортофенді идентификациялаудың жалпы және ерекше ерекше реакциялары.
8. Ацетилсалицил қышқылын, фенилсалицилатты, ибупрофенді, ортофенді сандық анықтау әдістері.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ	 SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы	044-55/ 191 беттің 35 беті

Дәріс №3

Тақырыбы: Ароматтық аминқышқыл дар және олардың туындылары

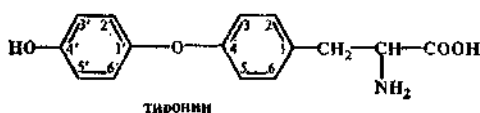
Мақсаты: Студенттерге ароматтық және арилалифаттық амин қышқылының иодталған туындылары дәрілік препараттарының алыну, сақталу және қолдану сатыларында нормативті құжаттар, дәрілік заттар сапасын регламенттейтін Мемлекеттік принциптер мен ережелер талабына сай фармацевтикалық талдау жасауды үйрету

Дәріс тезистері:

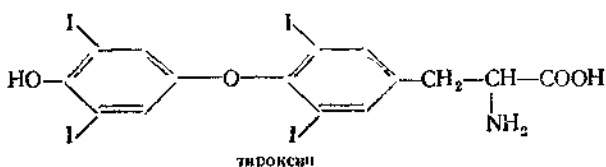
Жоспар:

- ароматтық және арилалифаттық амин қышқылының иодталған туындылары дәрілік препараттарының жалпы қасиеттері
- ароматтық және арилалифаттық амин қышқылының иодталған туындылары дәрілік препараттарының фармакопоялық препараттары
- ароматтық және арилалифаттық амин қышқылының иодталған туындылары дәрілік препараттарының сапалық реакциялары
- ароматтық және арилалифаттық амин қышқылының иодталған туындылары дәрілік препараттарының сандық мөлшерін анықтау, сақтау жағдайлары.

Қалқанша без гормондары. Тиронин туындылары қалқанша безде биологиялық белсенділік көрсетеді:



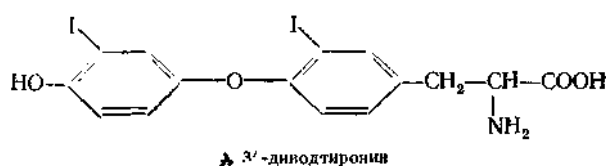
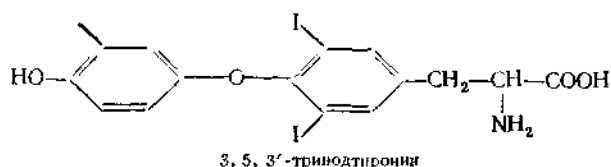
1919ж Кендалл ірі қара малдардың қалқанша безінен тирониннің тетраиод туындысын бөліп алған (оның химиядық құрылысы 1927ж анықталды). Бұл зат т и р о к с и н (3,5,3',5'-тетраиодтиронин) деп аталды:



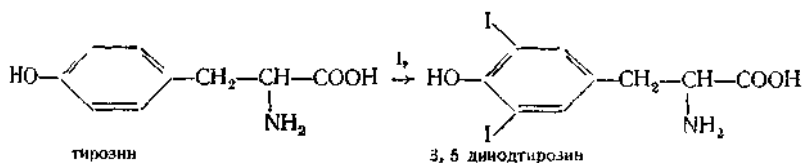
Молекуласындағы ассиметриялық көміртегі атомына байланысты екі оптикалық изомері кездеседі, оның ішінде L-тироксин d-изомеріне қарағанда 10 есе белсенді.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 36 беті

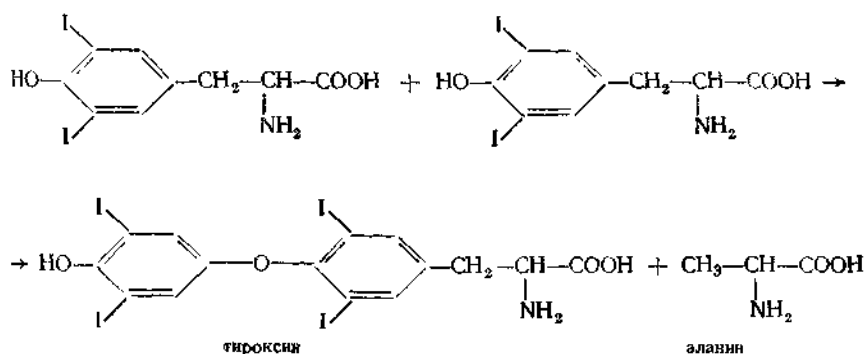
1952—1955 жж. жүргізілген зерттеулер қалқанша безде гормоналды белсенділікті тироксин ғана емес тирониннің иод туындыларының да көрсететіндігін дәлелдеді. Оның ішінде ең белсендісі - 3,5, 3'-трииодтиронин және 3,3'-дииодтиронин:



Бұл гормондардың ағзадағы биосинтезі ағзаға су және тамақ арқылы түсетін иод пен тирозиннен басталады. Алдымен тирозинді иодтау процесі жүреді:



Одан кейін 3,5-дииодтирозиннің екі молекуласы конденсирленеді:



Осы схемаға ұқсас қалқанша бездің басқа да гормондары биосинтезге ұшырайды.

Тиреоидин фармакопоялық препаратын малдың кептіріп, майсызданған қалқанша безін ұнтақтау арқылы алады. Препарат суда және басқа да еріткіштерде ерімейді. L -тироксин және L -3,5,3'-трииодтирониннен тұрады.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		 SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 37 беті

Тиреоидиннің қасиеті

Препарат	Сипаттамасы
Thyreoidinum — тиреоидин	Сарғыш-сұр түсті ұнтақ, кептірілген жануарлар ұлпасының әлсіз иісі бар

Препараттың өзі екендігін құрамындағы ақзаттар және органикалық байланысқан иод бойынша анықтайды. Ақзатты анықтау препаратты натрий гидроксиді ерітіндісінде қайнатқанда сары түстің пайда болуымен сипатталады, одан ары сұйытылған күкірт қышқылын қосқанда ерітінді түссізденіп, ақ коллоидты тұнба түзіледі.

Органикалық байланысқан иодты анықтау үшін препаратты калий нитраты мен натрий карбонаты қоспасымен күйдіріп, бұзады. Түзілген иодидті сумен бөліп алып, қышқылды ортада тотығу реакциясымен (хлорлы су немесе хлорамин) анықтайды. Бөлінген иодты хлороформмен бөліп алып, хлороформ қабатын қызыл-күлгін түске бояуы бойынша анықтайды.

Тиреоидиннің сандық мөлшерін органикалық байланысқан иодтың құрамы бойынша анықтайды. Әдіс препаратты сутегі асқын тотығы мен концентрлі күкірт қышқылы қосындысымен бұзуға негізделген. Нәтижесінде иодидтер түзіліп, бөлшекті түрде иодатқа дейін тотығады. Иодидтердің иодатқа дейін тотығуы 5% калий перманганаты ерітіндісімен жүргізіледі:



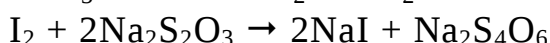
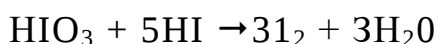
Калий перманганатының артық мөлшерін натрий нитритімен бұзады:



Нитриттердің артық мөлшерін мочеви́на көмегімен бұзады:



Тотықтырғыштарды бұзғаннан кейін ерітіндіде тиреоидиндегі иод мөлшеріне эквивалентті иодноват қышқылы қалады. Йодноват қышқылын иодометрия әдісімен анықтайды:



ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 38 беті

Препарат құрамында 0,17—0,23% органикалық байланысқан иод болады.

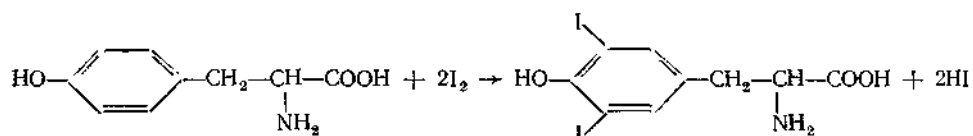
Тиреоидин Б тізіміне жатады, қоңыр түсті, жақсы жабылған ыдыста, салқын және құрғақ жерде сақталады, себебі препарат ыдырап, иодидтер түзілуі мүмкін.

Тиреоидин қалқанша бездің гипофункциясы кезінде пайда болатын микседема, гипотиреоз, кретинизм, семіздік, спорадикалық немесе эндемиялық зоб және т.б. ауруларда қолданылады.

Қалқанша без гормондарының синтетикалық аналогтары

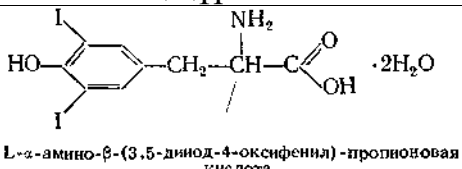
Қалқанша без гормондарының синтетикалық аналогтарының ішінде медицинада қолданылатын — дииодтирозин препараты. Фармакологиялық әсері бойынша тироксиннің антагонисті болып табылады.

Дииодтирозинді құрамында калий иодидінде еріген иод ерітіндісі бар аммиак ерітіндісінде тирозинді ерітіп, синтездеген:



Дииодтирозин қиыршықты зат, суда, спирте қиын ериді, басқа органикалық еріткіштерде іс жүзінде ерімейді. Ввиду наличия в молекуле Карбоксил және фенол топтарына байланысты препарат сілті ерітіндісінде жеңіл ериді.

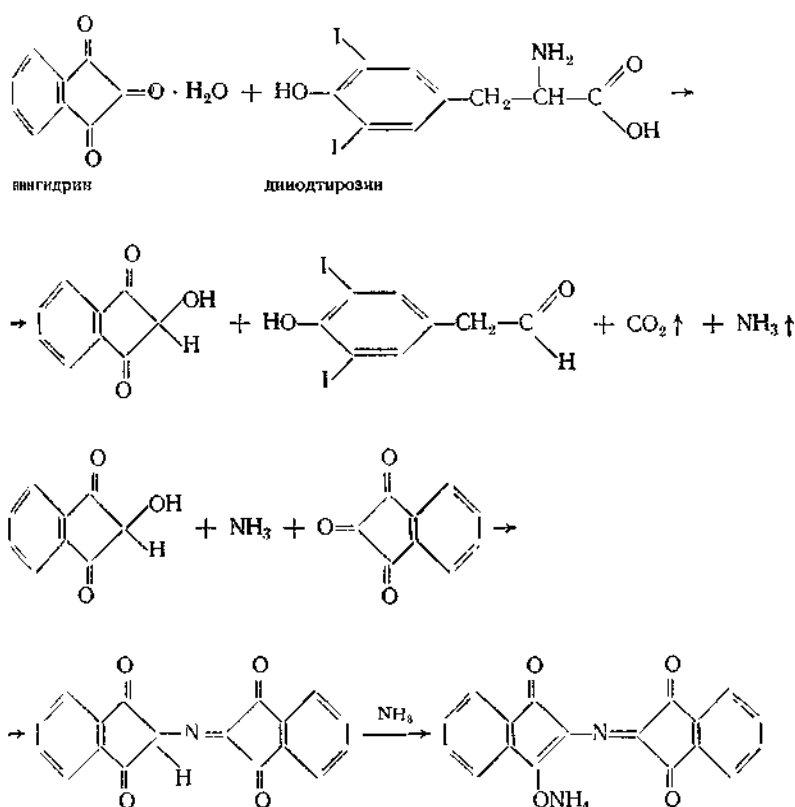
Дииодтирозиннің қасиеті

Препарат	Химиялық құрылысы	Сипаттамасы
Diiodthyrosinum дииодтирозин	 L-α-амино-β-(3,5-дифиод-4-оксибензил)-пропионовая кислота	Ақ немесе ақ әлсіз сұр реңді қиыршықты ұнтақ, иссіз, әлсіз ащы дәмді Т.балқу 196— 202°C ыдырауымен

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ	SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы	044-55/ 191 беттің 39 беті

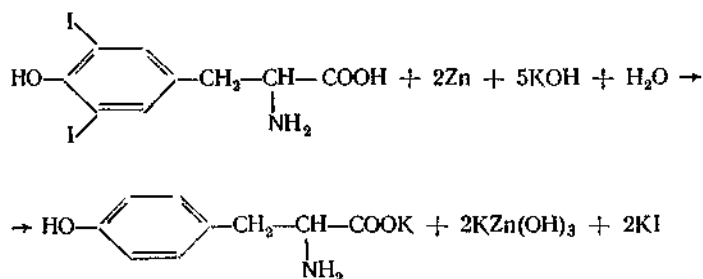
Дииодтирозиннің өзі екендігін органикалық байланысқан иодтың қыздырғанда күлгін бу бөлуі бойынша анықтайды. Дииодтирозиннің сұйытылған күкірт қышқылындағы ерітіндісіне концентрлі азот қышқылын қосқанда, қызғылт түс береді.

Дииодтирозин молекуласындағы тирозинді нингидрин сынағымен ашады. Бұл түсті реакция табиғи 6-амин қышқылдарына тән жалпы реакция, олар қанық-күлгін түс береді:



Препараттың сандық мөлшерін анықтау сілтілі ортада мырыш тозаңымен қыздырып, дегалоидирлеу реакциясына негізделген. Түзілген иодидтің эквивалентті мөлшерін тура аргентометрия әдісімен анықтайды.

Дииодтирозинді дегалоидирлеу схемасы:



ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		 SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы		044-55/
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		191 беттің 40 беті

Дииодтирозин Б тізіміне жатады, жақсы тығындалған ыдыста, жарық пен ылғал әсерінен тыс жерде сақталады. Дұрыс сақтамаған жағдайда препарат ыдырап, бос иод қоспасы түзілуі мүмкін.

Дииодтирозин гипертиреозда гипофиздің тиреотропты гормонының синтезін тежеу үшін қолданылады.

Иллюстративті материал:

- кестелер;
- презентация Microsoft Power Point.

Әдебиеттер: Қосымша 1

Бақылау сұрақтары

1. Қалқанша безінің қызметін тежейтін немесе күшейтетін иодталған арилалифаттық амин қышқылдарына жалпы сипаттама.
2. Қалқанша безінің қызметін тежейтін немесе күшейтетін иодталған арилалифаттық амин қышқылдарының сапасына қойылатын талаптар.
3. Құрамында иоды бар органикалық заттардың сапасын бағалауда химиялық және физикалық әдістерді қолдану.
4. Оттекті колбада жағу әдісі. Тұрақтылығы.
5. Жеке және топтық реакцияларды таңдау

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 41 беті

Дәріс №4

Тақырыбы: Арилалкиламиндер, гидроксифенилалкиламиндер және олардың туындылары.

Мақсаты: Студенттерге арилалкиламиндер, оксифенилалкиламиндер және олардың туындылары дәрілік препараттарының алыну, сақталу және қолдану сатыларында нормативті құжаттар, дәрілік заттар сапасын регламенттейтін Мемлекеттік принциптер мен ережелер талабына сай фармацевтикалық талдау жасауды үйрету

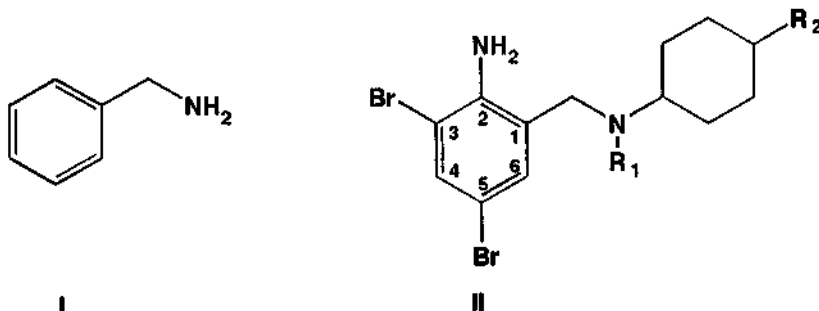
Дәріс тезистері:

Жоспар:

- арилалкиламиндер, оксифенилалкиламиндер және олардың туындылары дәрілік препараттарының жалпы қасиеттері
- арилалкиламиндер, оксифенилалкиламиндер және олардың туындылары дәрілік препараттарының фармакопоялық препараттары
- арилалкиламиндер, оксифенилалкиламиндер және олардың туындылары дәрілік препараттарының сапалық реакциялары
- арилалкиламиндер, оксифенилалкиламиндер және олардың туындылары дәрілік препараттарының сандық мөлшерін анықтау, сақтау жағдайлары.

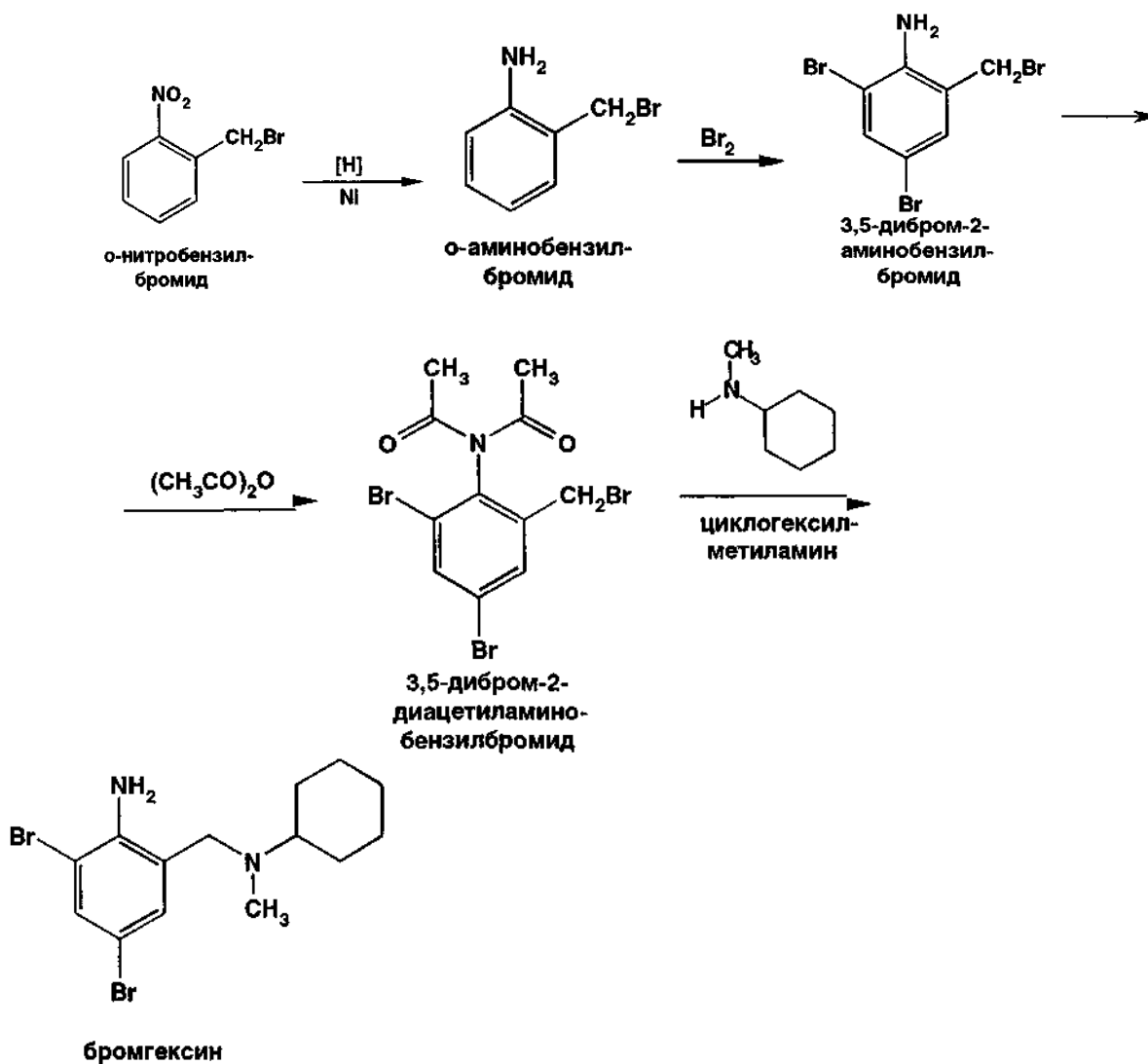
Аминодибромфенилалкиламиндер

Бұл топқа фенилалкиламин (I) туындыларының дәрілік препараттары – бромгексин гидрохлориді және амброксол гидрохлориді жатады (II).



Бромгексин синтезі келесі жолдармен жүргізіледі:

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 42 беті

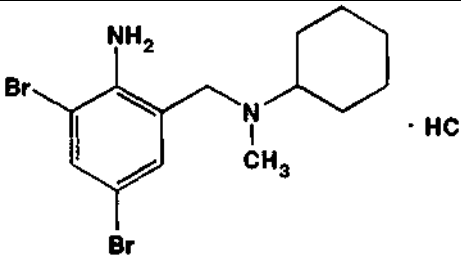
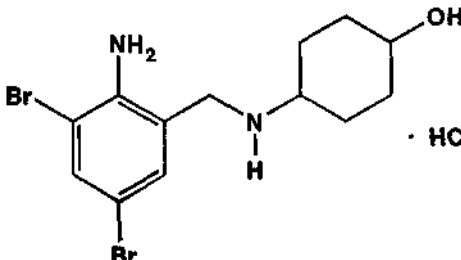


Амброксолдың бромгексиннен айырмашылығы бүйір тізбектегі азот атомындағы метил тобының болмауы және гексил ядросындағы гидроксил топтың болуымен ерекшеленеді. Екі препарат та ақ қиыршықты ұнтақтар.

Аминодибромфенилалкиламиндер туындыларының қасиеттері

Дәрілік зат	Химиялық құрылысы	Сипаттамасы

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		 SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы		044-55/
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		191 беттің 43 беті

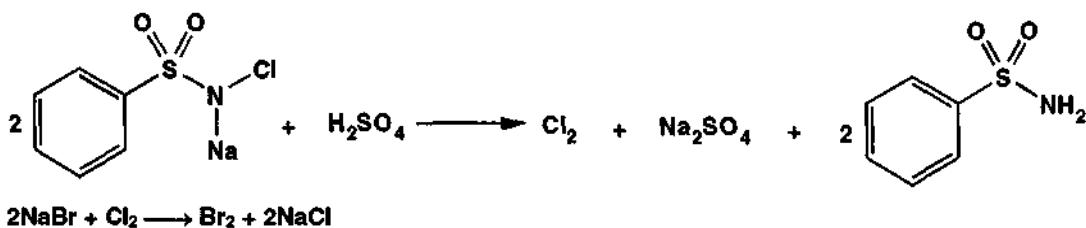
Bromhexme Hydrochloride бромгексин гидрохлориді	 N-(2-амино-3,5-дибромбензил)-N-метилциклогексиламина гидрохлорид	Ақ қиыршықты ұнтақ, иссіз T балқу 234-239°C
Ambroxol Hydrochloride амброксол гидрохлориді	 транс-4-[(2-амино-3,5-дибромбензил)амино]циклогексанола гидрохлорид	Ақ қиыршықты ұнтақ, иссіз

Бромгексин гидрохлориді суда, этанол, хлороформда жеңіл ериді, эфир мен ацетонда іс жүзінде ерімейді. Амброксол гидрохлоридіне химиялық құрылысы ұқсас болғандықтан көрсетілген еріткіштерде ериді.

Аминодибромфенилалкиламидердің өзі екендігін УК аймақта жұтылуы бойынша анықтайды. Бромгексин гидрохлоридінің максимум жұту аймағы 240 және 315 нм (еріткіш- этанол), ал амброксол гидрохлориді — 245 және 307 нм (0,1 М хлорсутек қышқылы ерітіндісі).

Бромгексин гидрохлоридінің өзі екендігіне сынақ жүргізу үшін меншікті жұтылу көрсеткішін және екі максимумдағы оптикалық тығыздықтардың қатынасы анықталады,

Бромгексин гидрохлориді препаратындағы бром атомын анықтау үшін, органикалық бөлігін 30% натрий гидроксиді ерітіндісімен қайнатып, натрий бромидіне дейін тотықтырады. Салқындағаннан кейін сұйытылған күкірт қышқылымен қышқылдап, 5% хлорамина және тетрахлорметан ерітіндісін қосқанда хлороформ қабаты қызғылт-сары түске боялады



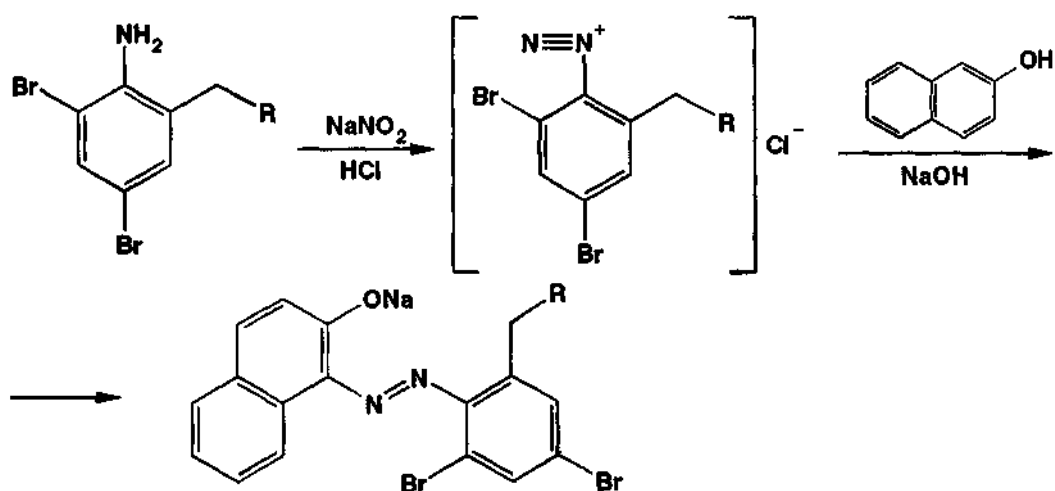
Бромгексин гидрохлориді аммоний нитраты ерітіндісімен қызғылт түсті өнім береді. Дәрілік препараттар молекуласында үшіншілік азот атомының болуын 2% сірке ангидридіндегі лимон қышқылының ерітіндісімен су

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 44 беті

моншасында қыздырғанда қызыл-күлгін түстің пайда болуы бойынша дәлелдейді. Сонымен бірге хлорид-ионға тән реакцияны да жүргізуге болады.

Бромгексин мен амброксол гидрохлоридінің өзі екендігі мен бөгде қоспаларды анықтауда ЖҚХ әдісі қолданылады. Зерттелетін зат пен стандартты үлгінің Сорбфил пластинкасындағы хроматограммаларын салыстырады.

Молекуладағы біріншілік ароматты амин тобына байланысты азобояу реакциясын береді:



Бұл реакция бромгексин гидрохлоридін идентификациялауда және фотоколориметриялық анықтауда қолданылады.. Бромгексин және амброксол гидрохлоридінің өзі екендігін жалпы алкалоидты реактивтермен дәлелдеуге болады; олардың ішінде ең сезімтал реакцияға Драгендорф реактивімен реакциясын атауға болады, қызғылт тұнба пайда болады.

Амброксол гидрохлоридінің өзі екендігін көрінетін аймақта спектрофотометрия әдісімен анықтауда екі реакция қолданылады. Біріншісі 3-метил-2-бензотиазолинонгидразон және церий (IV) сульфатымен әсерлесуіне негізделген. Боялған өнімнің жұтылу аймағы 545 нм. Екінші реакция қышқыл ортада темір (III) хлориді және калий (III) гексацианоферратымен әсерлесуіне негізделген. Оптикалық тығыздығын 740 нм толқын ұзындығында өлшейді. Осы реакцияға ұқсас жасыл түсті өнімді бензолмен бөліп алу арқылы бромгексин гидрохлоридін анықтайды. Оны сонымен бірге тотығу конденсация реакциясымен, мысалы п-диметиламинобензальдегидпен идентификациялайды.

Бромгексин гидрохлоридінің (ФС) сандық мөлшерін сусыз ортада құмырсқа қышқылы мен сірке ангидридіннің қоспасы (2:40) қатысында анықтайды. 0,1 М хлорлы сутек қышқылымен титрлейді, индикатор кристалды күлгін.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		 SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы		044-55/
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		191 беттің 45 беті

Иллюстративті материал:

- кестелер;
- презентация Microsoft Power Point.

Әдебиеттер: Қосымша 1

Бақылау сұрақтары

1. Фенилалкиламин қатарындағы дәрілік заттарды алудағы биохимиялық ізденістер.
2. Адреналин, норадреналин, изодрин, эфедрин, фенотерол, сальбутамол препараттарының талдау әдістері.
3. Оксифенилалифаттық амин қышқылдары – леводопа, метилдофа. Сапасына қойылатын талаптар, талдау әдістері.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 46 беті

Дәріс №5

Тақырыбы: Бензолсульфаниламидтер және олардың туындылары

Мақсаты: Студенттерге бензолсульфаниламидтер және олардың туындылары дәрілік препараттарының алыну, сақталу және қолдану сатыларында нормативті құжаттар, дәрілік заттар сапасын регламенттейтін Мемлекеттік принциптер мен ережелер талабына сай фармацевтикалық талдау жасауды үйрету

Дәріс тезистері:

Жоспар:

- бензолсульфаниламидтер және олардың туындылары дәрілік препараттарының жалпы қасиеттері
- бензолсульфаниламидтер және олардың туындылары дәрілік препараттарының фармакопоялық препараттары
- бензолсульфаниламидтер және олардың туындылары дәрілік препараттарының сапалық реакциялары
- бензолсульфаниламидтер және олардың туындылары дәрілік препараттарының сандық мөлшерін анықтау, сақтау жағдайлары.

Сульфанил қышқылы амидінің туындылары

п-аминобензолсульфамидінің туындылары (амида сульфанил қышқылының амиді)- сульфаниламид препараттары

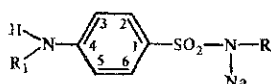
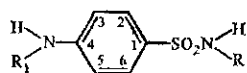


сульфаниловая
кислота



п-аминобензолсульфамид
(амид сульфаниловой кислоты)

Осы топтағы препараттардың және олардың натрий тұздарының жалпы формуласы:

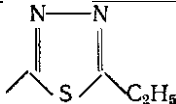
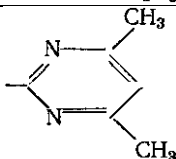
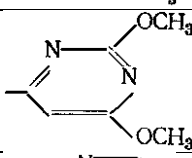
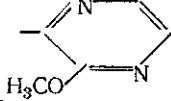


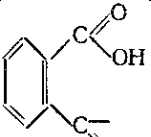
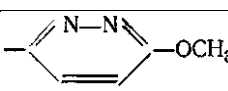
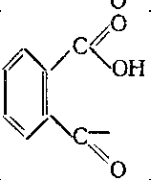
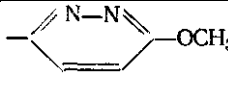
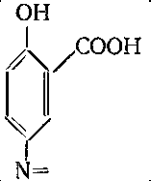
Сульфаниламид препараттары радикалдың R және Rj мінездемесі бойынша классификацияланады. Ерігіш стрептоцидтен, фталазолдан,

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы		044-55/
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		191 беттің 47 беті

фтазиннен және салазопиридазиннен басқасы, сульфаниламидтердің көбісі біріншілік ароматтық амин болып табылады ($R_t = H$). Амид тобындағы сутек алифатты және гетероциклді радикалмен (R) ығысуы мүмкін.

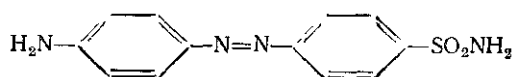
Сульфаниламид препаратының классификациясы және химиялық құрылысы

Препараттары	Радикалы R (сульфамид тобындағы)	Радикалы R, (ароматты аминотобындағы)
Алифатты (R) туындылары		
Стрептоцид	-	-
Ерігіш стрептоцид	-	$-\text{CH}_2\text{SO}_3\text{Na}$
Сульфацил натрий	$-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{CH}_3$	-
Сульгин	$-\overset{\text{NH}}{\parallel}{\text{C}}-\text{NH}_2$	-
Уросульфан	$-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{NH}_2$	—
Гетероциклді (R) туындылары		
Норсульфазол		-
Этазол		-
Сульфадимезин		--
Сульфадиметокси		-
Сульфален		-
Ароматты (R_t) және гетероциклді (R) туындылары		

Фталазол		
Фтазин		
Салазопиридазин		

1908 ж ең бірінші рет Гельмо сульфанил қышқылының амидін синтездеген.

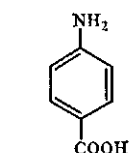
Бірақтан олардың емдік қасиеті 27 ж кейін анықталған. 1935 ж февральда венгер ғалымы Домагк химиотерапияның жаңа эрасына жаңа мәліметтер енгізді. Домагк егуқұйрықтарға пронтозилдің әсерін зерттеді, ол 4-сульфамидо-4-аминоазобензол (сульфанил қышқылы амидінен алынған бояу):



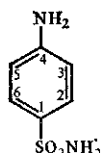
Алынған эффект жоғары болып шықты.

Сульфаниламидтер препараттарының микробқа қарсы әсерінің механизмі конкурентті антагонизм теориясына негізделген. Патогенді микроорганизмдердің тіршілігін қамтамасыз ету үшін құрамында пуринді негізі бар өсу факторлары қажет. Олардың биосинтезі адам организмінің ұлпаларында кездесетін п-аминобензой қышқылының негізінде жүргізіледі.

Сульфаниламидтер п-аминобензой қышқылымен тек құрылысы бойынша ғана ұқсас емес, олардың сферикалық ұқсастығы да бар:



п-аминобензойная
кислота



амид сульфаниловой
кислоты

Сондықтан организмнің ұлпаларына сульфаниламидтердің препараттары түскен кезде, олар п-аминобензой қышқылымен алмасады.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 49 беті

Бәсекелестік антагонизм теориясы сульфанил препараттарының тиімді дозасын негіздеп таңдауға және сульфаниламидотерапияның жүргізілуіне мүмкіншілік береді.

Алғашқы дозалары келесі бірінші реттік дозасынан екі есе жоғары болуы қажет. Сульфаниламид препараттарын қабылдаған уақыт аралығында үзіліс болмауы қажет, себебі бұл жағдай қанның құрамындағы олардың мөлшерін, минимальді бактериостатикалық концентрациясынан төмендеуге әкеліп соғады. Осы шаралар бұзылса, онда микроорганизмдермен п-аминобензой қышқылын меңгеру қабілеті артып, соңында емделу эффектісі төмендейді.

Бәсекелестік антагонизм теориясы сульфанил препараттарының химиялық құрылысымен антибактериальдық әсері арасындағы байланысы арқылы нақтыланады.

4 жағдайдағы NH_2 тобын басқа радикалмен ($-\text{CH}_3$, $-\text{OH}$, $-\text{Cl}$, $-\text{COOH}$ және т. б.) алмастырса, белсенділігі жоғалады. Ал бірақ 4 жағдайдағы NH_2 тобын мынадай радикалдармен $\text{CONH}-$; $\text{R}-\text{N}=\text{N}-$; $\text{R}=\text{N}-$; $\text{HO}-\text{NH}-$; $(\text{CH}_3)_2\text{N}$ және т. б. алмастырылса да белсенділігі сақталады, олар гидролизге және де басқа да химиялық өзгерістерге ұшырағанда бос аминотобын түзеді.

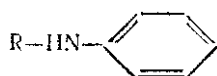
Аминотобының 4 жағдайдан 2 немесе 3 жағдайға ауысуы, және де бензол сақинасына қосымша радикалдарды енгізу сульфанил препараттарының белсенділігін төмендетуге немесе жоғалуына әкеліп соғады.

Сульфамид тобындағы сутектің алмасуы улылығы төмен және әр түрлі белсенділігі бар қосылыстарды алуға мүмкіндік береді.

Бұл сульфанил қышқылы амидінің (20 000 аса) туындыларын синтездеуге мүмкіншілік берді. Медицинада қолданылады бірнеше ондығы ғана. Химиотерапияның дамуы үшін сульфаниламид препараттарының маңыздылығы өте күшті. Олар стрептококк, пневмококк, стафилококк, менингококк және т. б. сияқты бактериальды инфекцияның қоздырғыштарына әсер ететін эффективті дәрілік препараттарды жасаудың жаңа эрасының ашылуына мүмкіншілік береді.

Сульфаниламид препараттарының синтезі

Сульфаниламид (стрептоцид) — барлық сульфаниламид препараттарының құрнылысының негізі. Сульфаниламидті алу үшін жалпы формуласы бар әртүрлі қосылыстар қолданылады.



Сульфаниламидтің синтезін сульфоқышқылы амиді алынуының жалпы схемасы бойынша жүзеге асырады.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы		044-55/
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		191 беттің 50 беті

Синтездің алғашқы өнімдерінің құрамында ацилденген біріншілік ароматтық аминотоп болуы қажет. Бұл синтез процессіндегі өзгерістерден сақтауға мүмкіндік береді.

Синтездің соңғы сатысында ацилденген аминді гидролиздейді.

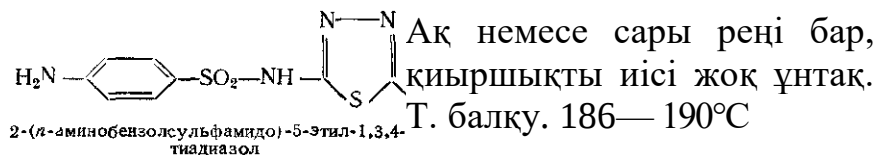
Сульфаниламид препараттарының қасиеттері

Препараттары	Химиялық құрылысы	Сипаттамасы
Алифатты (R) туындылары		
Streptocidum — стрептоцид	$\text{H}_2\text{N}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{SO}_2-\text{NH}_2$ <i>p</i>-аминобензолсульфамид	Ақ қиыршықты иісі жоқ ұнтақ, Т. балқу. 164—167°C
Streptocidum soluble — ерігіш стрептоцид	$\text{NaO}_3\text{S}-\text{CH}_2-\text{HN}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{SO}_2-\text{NH}_2$ <i>p</i>-сульфамидобензоламинометансульфат натрия	Ақ қиыршықты ұнтақ
Sulfacylum-natrium — сульфацил-натрий	$\text{H}_2\text{N}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{SO}_2-\text{N}(\text{Na})-\text{C}(=\text{O})-\text{CH}_3$ <i>p</i>-аминобензолсульфонилатамид-натрий	Ақ қиыршықты, иісі жоқ ұнтақ
Sulginum — сульгин	$\text{H}_2\text{N}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{SO}_2-\text{NH}-\text{C}(=\text{NH})-\text{NH}_2$ <i>p</i>-аминобензолсульфонилгуанидин	Ақ майда қиыршықты иісі жоқ ұнтақ. Т. балқу. 189—192 C
Urosulfanum — уросульфан	$\text{H}_2\text{N}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{SO}_2-\text{NH}-\text{C}(=\text{O})-\text{NH}_2$ <i>p</i>-аминобензолсульфонилмочевина	Ақ қиыршықты, иісі жоқ, дәмі ащы ұнтақ
Гетероциклді (R) туындылары		
Norsulfazolum — норсульфазол	$\text{H}_2\text{N}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{SO}_2-\text{NH}-\text{C}_4\text{H}_3\text{N}_2\text{S}$ 2-(<i>p</i>-аминобензолсульфамидо)-тиазол	Ақ немесе сары реңі бар, қиыршықты иісі жоқ ұнтақ. Т. балқу. 198—203°C

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ	SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы	044-55/ 191 беттің 51 беті

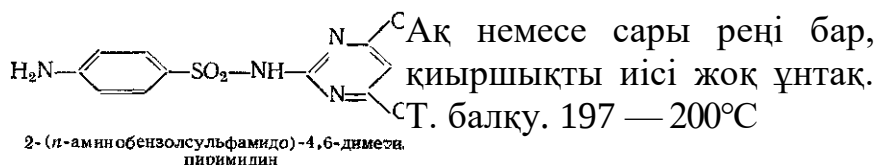
Aethazolum

этазол



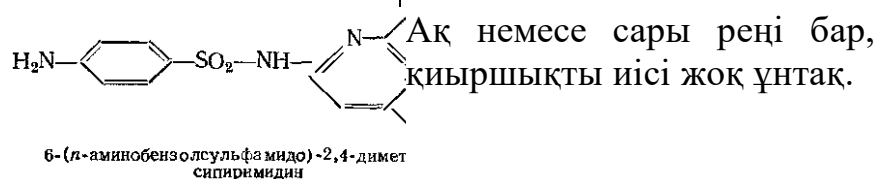
Sulfadimezinum

сульфадимезин



Sulfadiraethoxinum

сульфадиметоксин



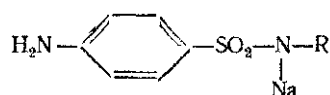
Т. пл. 198—204°C

Физикалық және химиялық қасиеттері

Сульфаниламид препараттары ақ немесе ақ сары реңі бар, иісі жоқ, қиыршықты ұнтақ. Ескерту ретінде сульфапиридазин – сары түсті, және салазопиридазин – қызыл - сары түсті ұнтақ.

Сульфаниламид препараттары аз ериді немесе суда және органикалық еріткіштерде: спирт, эфир, хлороформда мүлдем ерімейді. Ацетонда кейбір сульфаниламидтердің препараттары ериді, ал уросульфан – жеңіл ериді.

Сульфацил – натрийден басқа химиялық құрылысы өте ұқсас сульфаниламидтердің натрий тұздары: норсульфазол-натрий, этазол-натрий, сульфапиридазин-натрий қолданылады және олардың жалпы формуласы:



Сульфаниламид препараттарының натрий тұздары суда жеңіл ериді (бөлме температурасында) және мүлдем ерімейді немесе органикалық еріткіштерде (спиртте, эфирде, хлороформда, ацетонда) аз ериді.

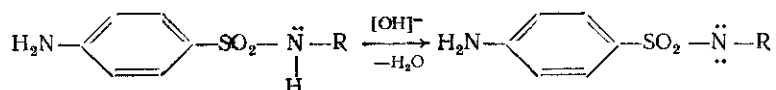
Сульфаниламид препараттарының қышқылда және сілтіде еруі, олардың амфотерлік қасиетіне байланысты. Молекуласындағы ароматты аминотопқа байланысты негіздік қасиет көрсетеді. Сондықтан сульфаниламидтер қышқылда еріп, тұз түзе алады (қатты гидролизденген ерітіндіде).

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ	SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы	044-55/ 191 беттің 52 беті



Олардың молекуласындағы біріншілік аминотоптың сутегі ароматты радикалға алмасқан фталазол, фтазин және салазопиридазин бөлме температурасында сұйытылған қышқылда ериді.

Сульфаниламид препараттарының қышқылдық қасиеті, негіздік қасиетіне қарағанда күшті. Олар молекуласындағы $-\text{SO}_2-\text{NH}-$ топтың болуына байланысты және олардың құрамында жылжымалы сутек атомы бар. Нәтижесінде сульфаниламидтер сілтілермен тұз түзеді:



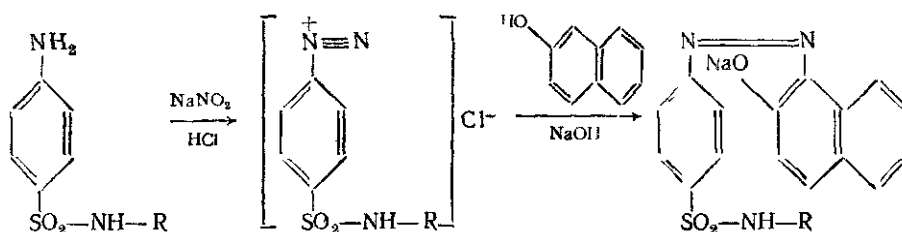
Сондықтан барлық сульфаниламид препараттары сілті ерітіндісінде еріп, тұз түзеді. Ескерту ретінде тек ғана сульгин болып саналады.

Өзі екендігін анықтау

Сульфаниламидтердің өзі екендігіне жалпы реакциялар және функционалды топқа тән реакциялар қолданылады.

Азобояудың түзілу реакциясы. Бұл жалпы реакция тек ғана сульфаниламидтер ғана үшін емес және де молекуласының құрамында біріншілік ароматты аминотобы алмаспаған барлық қосылыстарға арналған.

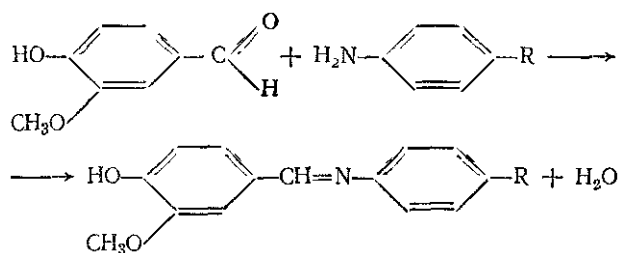
МФ Х және ФМ бойынша азоқосылыс реакциясын барлық сульфаниламид препараттарымен және олардың натрий тұздарының өзі екендігін анықтау үшін ұсынады, тек ғана ескерту ретінде салазопиридазин болып табылады?



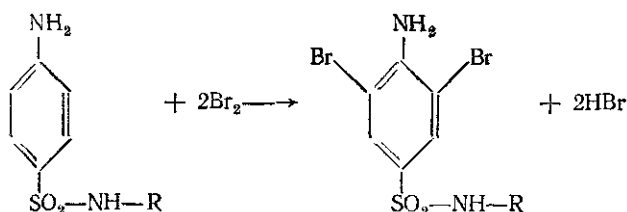
Реакция нәтижесінде шие-қызыл түс немесе қызыл-сары тұнбаға түседі.

Лигнин сынағы. Бұл сынақты жүргізу үшін қағаздың бетіне сульфаниламид препаратының ерітіндісін енгізу қажет және сұйытылған тұз қышқылының тамшысын тамызған жағдайда сары түс пайда болады. Бұл реакцияның химиялық процессінің маңыздылығы лигнин гидролизге ұшырап ароматты альдегидтер түзеді: п-оксибензальдегид, сирень льдегиді, ванилин (лигниннің түріне байланысты). Бөлінген альдегидтер біріншілік ароматты аминмен әрекеттесіп, шиффа негізін түзеді:

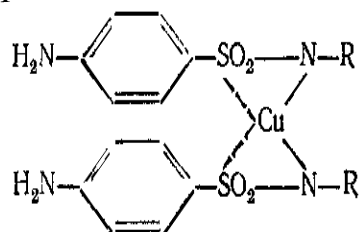
ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 53 беті



Галогендену реакциясы. Бұл реакция сульфаниламидтер молекуласындағы біріншілік ароматты амингтоптың болуына байланысты:

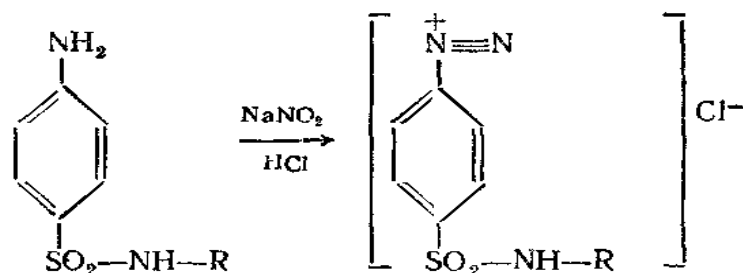


Ауыр металлдардың тұздарымен (мыс, кобальт, күміс, темір және т.б.) реакция, нәтижесінде комплексті қосылыс түзіледі:



Сандық мөлшерін анықтау әдістері

Нитритометрия. Бұл әдіс МФ Х бойынша құрамында бірінші ароматты амин тобы бар сульфаниламид препараттарының сандық мөлшерін анықтау үшін ұсынылады. Мысалы: ерігіш стрептоцидті алдын-ала гидролизге ұшыратып, қышқылдық ортада диазоқосылыс түзеді:



Титрант ретінде нитрит натрийдің (0,1М ерітіндісі) қолданылады. 18-20° С немесе 0—10° С калий бромидінің қатысуымен тирленеді. Калий бромиді

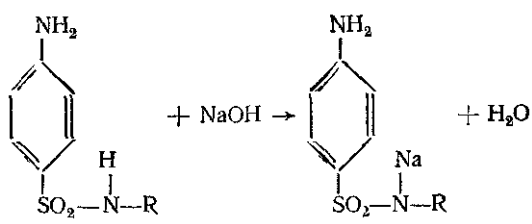
ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 54 беті

диазотталу процесін катализдейді, реакциялық қоспаны суыту диазония тұзының ыдырауына және азоты қышқылдың жоғалуына мүмкіндік бермейді.

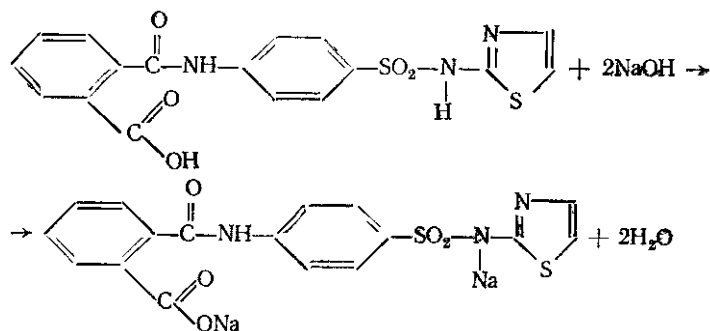
Эквивалент нүктесін үш әдістің біреуімен анықтауға болады:

Ішкі индикатордың көмегімен (тропеолин 00, нейтральды қызыл, метилен көк, сыртқы индикатор (иодкрахмальды қағаз) немесе потенциометриялық.

Нейтралдау. Бұл әдіс сульфаниламидтердің препараттарының және олардың тұздарының сандық мөлшерін анықтау үшін қолданылады. Сульфаниламидтер негіздермен тұздар түзуіне негізделген:

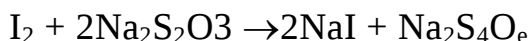
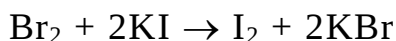
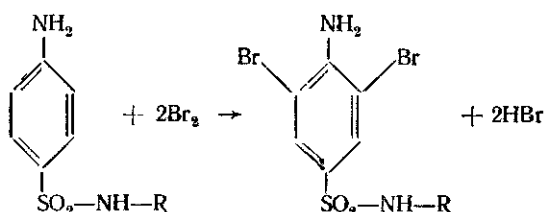
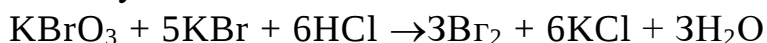


Түзілген натрий тұзы гидролизге тез ұшырап кетеді, сондықтан нәтижелерінің мәні төмен болуы мүмкін. Сондықтан оптимальды еріткішті константа диссоциациясына байланысты таңдау қажет. Константа диссоциациясы 10^{-7} — 10^{-8} сульфаниламид препараттарын (норсульфазол) сулы- ацетонды немесе спиртті (индикатор - тимолфталейн) ерітіндіде титрлеуге болады. Константа диссоциациясы 10^{-9} сульфаниламид препараттарын сусыз еріткіштерде титрлейді. Фталазол, фтазин және салазопиридазиннің сандық мөлшерін анықтау үшін МФХ және ФМ бойынша диметилформамид еріткішінің қатысуымен сусыз ортада титрлеу әдісі ұсынылып отыр. Титрант ретінде сілті ерітіндісі метанол және бензол қоспасының қатысуымен (индикатор – тимол көк) титрлену жүзеге асады. Фталазол 0,1 М натрий гидроксиді ерітіндісімен сусыз ортада екі негізді қышқыл ретінде титрленеді:



ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 55 беті

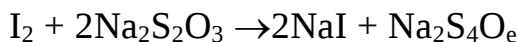
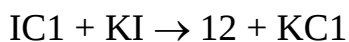
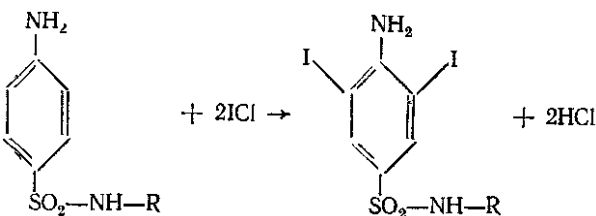
Броматометрия әдісі. Бұл әдіс сульфаниламид препараттарының галогендену реакциясына негізделген. Қышқылдық ортада калий бромат ерітіндісімен бромидтің қатысуымен титрлейді. Титрленудің соңын (броммен) түссіздену, индикатор метил - оранждың көмегімен немесе иодометриялық арқылы анықтауға болады:



Иодхлорометрия әдісі. Бұл әдісте броматометрия әдісі сияқты галогендену реакциясына негізделген.

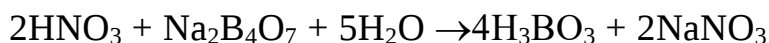
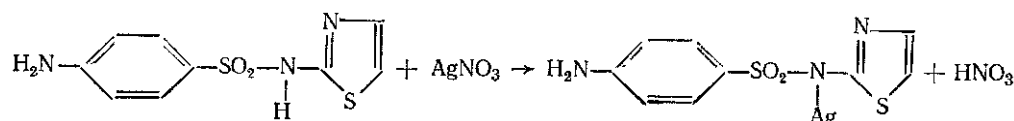
Иодталу қышқылды хлорид иоды ерітіндісінің көмегімен жүзеге асады.

Хлорид иодтың артық мөлшерін иодометриялық әдіспен анықтайды:



Аргентометрия әдісі. Бұл әдіс күміс тұздарын түзетін препараттар, мысалы норсульфазолдың (индикатор — хромат калий) сандық мөлшерін анықтау үшін қолданылады.

Сутекті иондардың концентрациясын (тұнбаны ерітетін) төмендету үшін реакцияны бураның қатысуымен жүргізеді:



ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 56 беті

Сульфаниламид препараттарының сандық мөлшерін анықтау үшін физико-химиялық әдістердің ішінен фотометрия, полярография, рефрактометрия қолданылады. Сульфаниламид препараттарының сандық мөлшерін анықтау үшін УФ – аймағындағы спектрофотометрия әдісін қолдануға болады.

Сақталуы және қолданылуы

Барлық сульфаниламид препараттарын Б тізімі бойынша, ауызы жақсы тығындалған шыны ыдыста сақтау қажет. Кейбір препараттар (уросульфан, сульгин) гидраттар болып табылады, дұрыс сақталмаған жағдайда, олар құрамындағы суды жоғалтады, ол физикалық қасиеттерінің өзгеруіне әкеліп соғады. Сульфаниламид препараттары химиотерапевтикалық (антибактериальды) дәрілерге жатады.

Иллюстративті материал:

- кестелер;
- презентация Microsoft Power Point.

Әдебиеттер: Қосымша 1

Бақылау сұрақтары

1. Сульфаниламидтердің алыну тарихы, қолданылуы, скрининг.
2. Микробтарға қарсы, деуретиктер, диабетке қарсы және антисептикалық дәрілік заттар.
3. Сульфаниламидтердің сапасына қойылатын талаптар, талдау әдістері.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 57 беті

Дәріс №6

Тақырыбы: Гетероциклдік қосылыстар. Құрамында оттегі бар гетероциклдер фуран және бензопиран туындылары

Мақсаты: фуран туындылары дәрілік заттардың физикалық және химиялық қасиеттері, оларды зерттеудің фармакопоялық әдістері туралы білім алушылардың білімін қалыптастыру.

Дәріс тезистері

Жоспар:

1. Гетероциклді қосылыстар. Медицинадағы маңызы. Жіктеу.
2. Құрамында оттегі бар бес мүшелі гетероциклді қосылыстар.
3. Фуран туындылары. Химиялық құрылымның қатардағы фармакологиялық әсермен байланысы.
4. Дәрі-дәрмектерді алу әдістері мен тазалығы.
5. Физикалық және химиялық қасиеттері, ДЗ талдау әдістері:
 - шынайылық;
 - сандық анықтау.

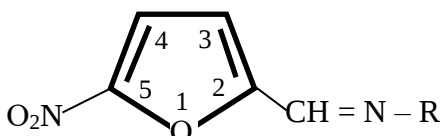
Фуран, 5-нитрофуран туындыларының дәрілік препараттарын талдау

Жоспары:

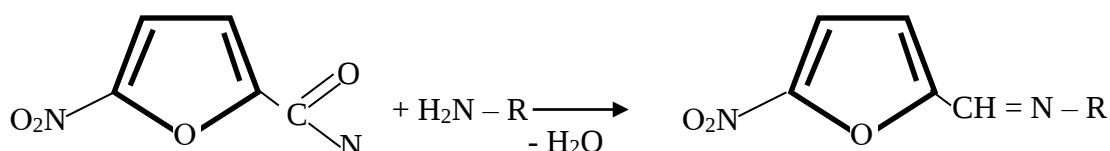
1. Фуран, 5-нитрофуран туындылары. Дәрілік препараттары, талдау әдістері.
2. Бензопиран туындылары, классификациясы. Фармакопоялық препараттары, талдау әдістері.
3. Тиофен туындылары. Фармакопоялық препараттары, талдау әдістері.

Гетероциклды қосылыстардың биологиялық активтілігін зерттеу нәтижесінде әртүрлі фармакологиялық қасиеті бар дәрілік заттар жасалды. Олардың синтетикалық аналогтарын зерттеу барысында көптеген жаңа дәрілік заттар синтезделді. Соңғы кездері дәрілік заттарды компьютерлік модельдеу программасы кең қолданылады.

Фуран бес мүшелді құрамында бір гетероатом оттегісі бар гетероциклды жүйе. Ол бензолға ұқсас ароматтық қасиеттер көрсетеді. Бұл топтағы дәрілік заттар антибактериалдық қасиет көрсетеді:



Құрылысы бойынша бұл заттарды альдегид 5-нитрофурфуролдың амин туындыларымен конденсациясы нәтижесінде түзілгенін көруге болады.

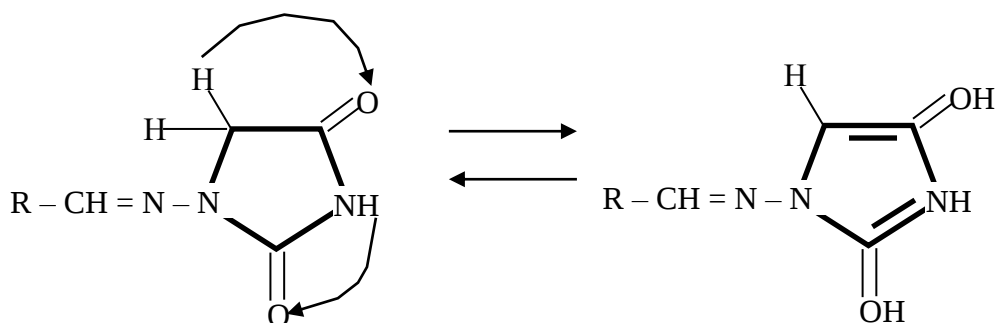


Сонымен, бұл топтағы дәрілік заттар Шифф негізі типі бойынша құралғанын және азометин тобы барын – $\text{CH} = \text{N} -$ байқауға болады.

Қышқылдық негіздік қасиеттері

5-нитрофуран туындылары қышқылдық қасиет көрсететін заттар. Фурациллиннің қышқылдық қасиеті семикарбозид қалдығындағы амид тобының жылжымалы сутегіне байланысты.

Фурадониннің қышқылдық қасиетін гидантоин фрагментіндегі кето-енолды және лактим – лактам таутомериясына байланысты көрсетеді:



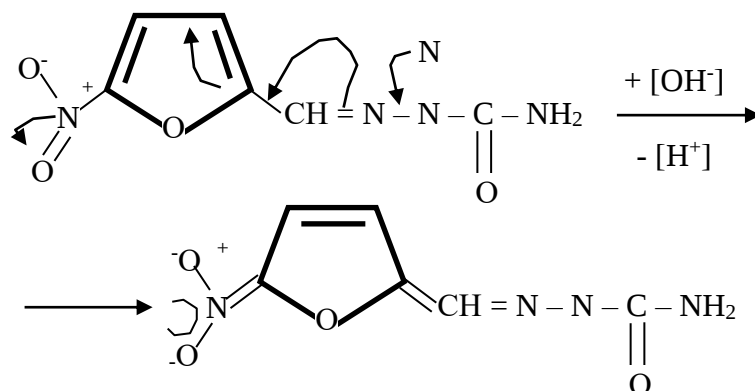
Лактим-лактамды таутомерия сонымен қатар фурагиннің екі түрлі формада – қышқылдық (лактамды) және тұз (лактимді) түрінде екендігін дәлелдейді. Фуразолидонның қышқылдық қасиеті басқа дәрілік түрлермен салыстырғанда аз байқалады.

5-нитрофуран туындыларының дәрілік препараттарының қышқылдық қасиеті төмендегіше көрсетіледі:

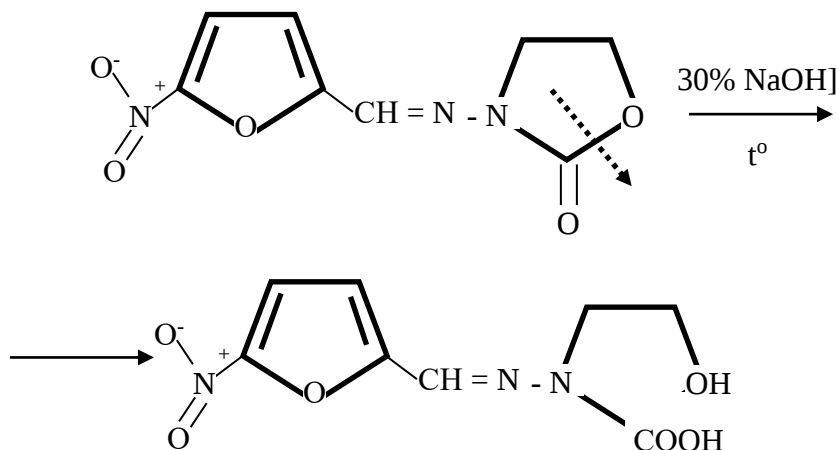
- сілтінің сулы ерітінділері бойынша;
- протофильді еріткіштермен (пиридин, диметилформамид);
- ауыр металл тұздарымен.

Бұл топтың барлық дәрілік препараттары натрий гидроксиді ерітіндісімен реакцияға оңай түсіп, түсті реакция береді. Сондықтан сілтімен реакция бұл топ үшін жалпы реакция болып табылады. Фурациллин 10% натрий гидроксиді ерітіндісімен сарғыш-қызыл түске боялады. Бұл кезде NH -қышқылдық ортаның депротондануы электрондық тығыздықты өзгертіп,

заттарды ионизациялап, жаңа қабысқан қос байланыстың пайда болуына әсер етіп, түстің пайда болуын көрсетеді :



Фурадонинге натрий гидроксидімен әсер еткенде жоғарыда көрсетілгендей гидантоин ядросында таутомерлі өзгеріске ұшырап, онда да қабысқан қос байланыс пайда болып, ионизацияға ұшырайды. Фуразолидонды 30% натрий гидроксидімен қыздырғанда, лактон сақинасы ашылып, ионизацияланған тұз түзіледі:



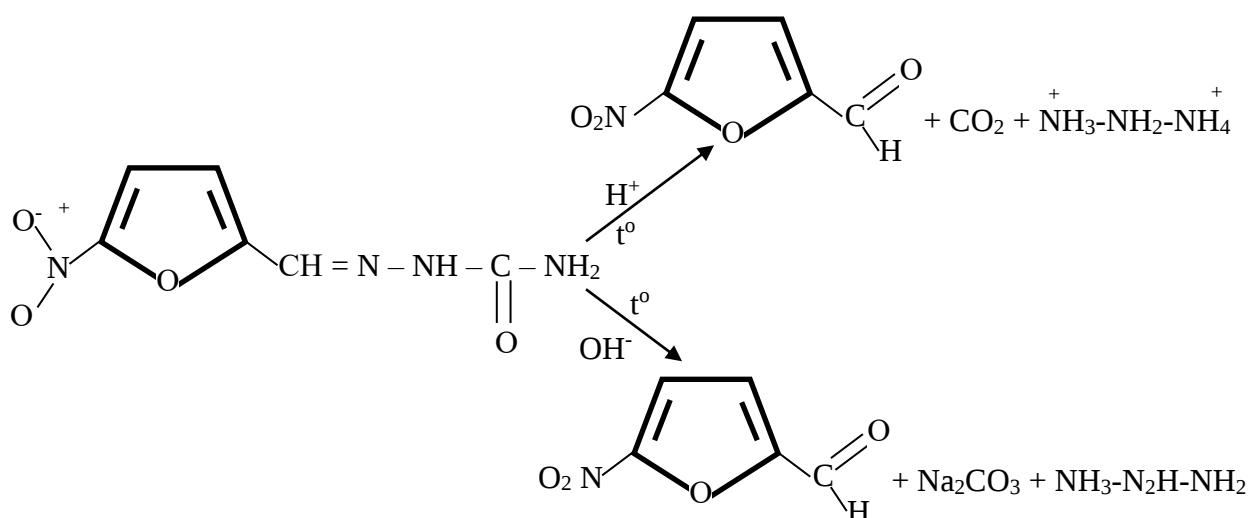
5-нитрофуран туындыларының дәрілік препараттарының жалпы реагенті натрий гидроксидімен реакциясы олардың сандық мөлшерін фотометриялық әдіспен анықтауда қолданылады.

5-нитрофуран туындыларының қышқылдық қасиетіне байланысты олар протофильді еріткіштерде (пиримидин, диметилформаид) еріп, боялған аниондар түзеді, ал олар сілтілік металл катиондарымен түрлі-түсті тұздар түзеді. Бұл реакция олардың бірі-бірінен диференциациялау үшін қолданылады.

5-нитрофуран туындыларының қышқылдық қасиеті олардың ауыр металл тұздарымен (Cu^{2+} , Co^{2+} , Ag^+) комплексті тұздар түзуіне мүмкін береді. Бұл реакциялар спецификалық реакцияларға жатпайды.

Гидролиздік ыдырау реакциялары

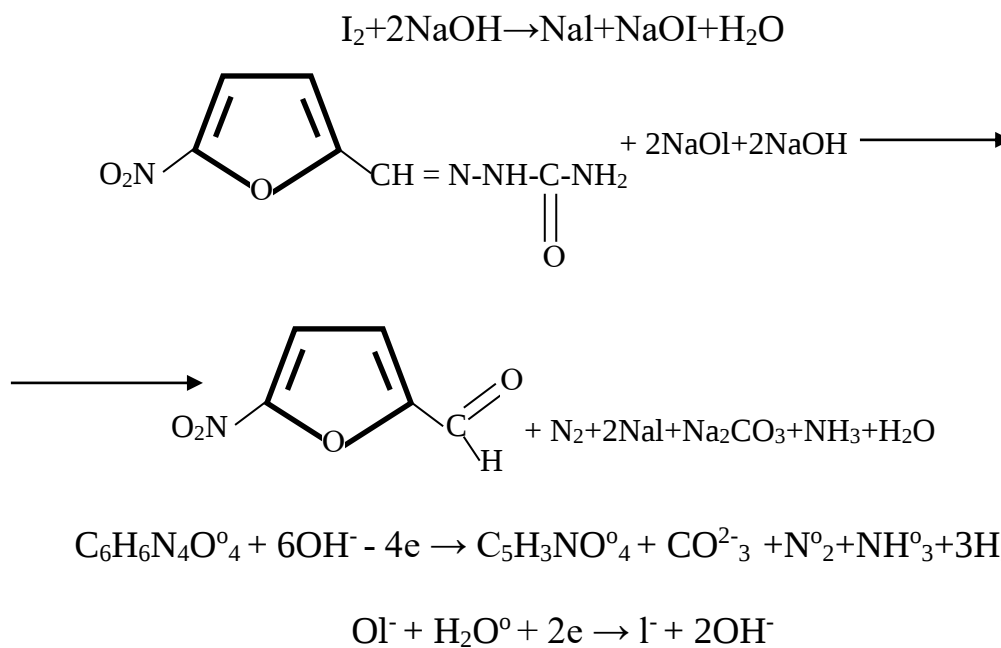
5-нитрофуран туындыларының бұл қасиеті олардың құрылысындағы азометин, амид тобы және күрделі эфир тобына байланысты. Осы қасиеті фурациллинді басқа дәрілік түрлерден ажырату үшін қолданылады. Фурациллин семикарбазон болғандықтан, ол қышқыл және сілтілі ортада қыздыру кезінде гидролизге ұшырап, төмендегі өнімдерді береді:



Сандық мөлшерін анықтау әдістері

- 1) Сусуз ортадағы қышқылдық-негіздік титрлеу. 5-нитрофуран туындыларының қышқылдық қасиетіне байланысты оларды протофильді еріткіштер ортасында (диметилформамид, пиридин, бутиламин) натрий метоксидінің немесе литий метоксидінің стандарты ерітінділерімен титрлейді. ХФ (3 томында 111) фурадонин препараты үшін осы әдіс қолданылады (ортасы-диметилформамид, титрант-0.1н. литий метоксид ерітіндісі), ол бір негізді қышқыл ретінде титрленеді.
- 2) Фотометрия әдісі 5-нитрофуран туындыларының протофильді еріткіштерде (боялған қосылыстарының бос хромофорлы топтары бар қосылыстар үшін) көрінетін аймақтағы спектрлері бойынша жарықты жұтуына негізделген. Кейбір жағдайларда ионизацияның дұрыс жүруі үшін сілтінің спирттегі немесе судағы ерітінділері қолданылады.

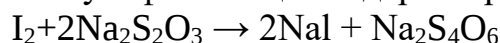
- 3) Йодометриялық титрлеу. Кері йодометрия әдіс фурациллиннің сандық мөлшерін анықтауда қолданылады, яғни фурациллиндегі гидразин қалдығының сілтілі ортада йодпен тотығуына негізделген. Сілті фурациллиндегі гидразин қалдығын гидролизге ұшыратады. Бұл кезде натрий гипоиодиді пайда болып, ол фурацилинді тотықтырады :



Гипоиодидке күкіртқышқылын қосқанда төмендегі реакция жүреді:



Бөлінген йодты натрий тиосульфатының стандарты ерітіндісімен титрлейді:



Фурацилиннің М (1/z) берілген әдіс бойынша z= 4.

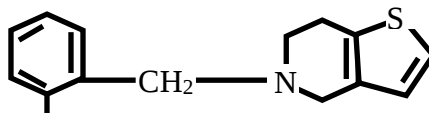
Әдістің жүру шарты (сілтінің аз мөлшері жұмсалып, аз уақытта 1-2 мин. реактив тез әсер етіп, гидразинді тотықтыруы тиіс, мұнда фурфуролдағы альдегид тотықпауы керек).

Тиофен бес мүшелді құрамында бірінші жағдайда күкірт гетероатомы бар гетероциклды жүйе. Тиофен туындысына тиклопидин препараты жатады, ол сонымен қатар пиридин туындысына жатады.

Ticlopidine

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 62 беті

5-[(2-Хлорфенил) метил-4,5,6,7-тетрагидротиено [3,2-с] пиридин:



Тиклопидин «таза» (талдаулы) антиагрегант, антитромботикалық активтігі бойынша ацетилсалицил қышқылынан асып түседі, өзінің әсері жәй болғанымен (пик –7-8 тәуілктен соң пайда болады, ал ацетилсалицил қышқылының әсері 1сағат аралығында жүреді.

Тиклопидинді тромбоздарды емдеуде, ишимиялық цереброваскулярлы ауруларды емдеуде, жүректің ишимиялық ауруларын емдеуде, инфаркт миокардінен кейінгі кездерде, буындардың атеросклеротикалық өзгерулері кезінде, қант диабетінің ретинопатиясы кезінде, қан тамырларында тромб пайда болулары кезінде қолданылады.

Тиклопидиннің химиялық құрылысының ерекшеліктері оның фармацевтикалық талдауында қолданылады. Бұл кезде оның қышқылдық-негіздік қасиеттері және ковалентті байланысқан хлор атомына тән реакциялары бойынша анықталады.

Бензопиран туындыларының дәрілік препараттарына құрамында бір оттегісі бар алтымүшелді гетероциклдер жатады. Бұл препараттар кумариндер түрінде қолданылады -неодикумарин, фепромарон және нитрофарин, псорален; хроман туындылары - токоферол және оның ацетаты; хромон туындылары - карбокромен; фенилхроман туындылары -рутин және кверцетин.

Кумарин туындыларының дәрілік препараттарының химиялық қасиеті құрамындағы лактон сақинасына, күрделі эфир тобына және енолдық гидроксилға байланысты.

Неодикумариндегі ди-/4-оксикумаринил-3/сірке қышқылы қоспасын қағазды хроматографияда 2,5% препаратты ацетонда еріту арқылы және 0,1% стандартты ерітіндімен салыстыру арқылы анықтайды.

Кумариндердің өзі екендігін және сандық мөлшерін олардың қышқылдық қасиетіне негізделген молекуласындағы гидроксил тобына байланысты анықтайды.

Токоферол ацетатының сапалық және сандық талдауын оның тотығу қасиетіне негізделген түсті реакциялары бойынша анықтайды. Мысалы, 80° С ысытылған концентрлі азот қышқылымен әсер еткенде пайда болатын қызыл түсті о-токоферолхинон МФ Х басылымы бойынша токоферол ацетатының өзі екендігін анықтауда қолданылады. 0,01% абсолютті спирттегі ерітіндісі өзіне тән меншікті жұтылу көрсеткіші бойынша толқын ұзыдығы 282 нм, аймақта препараттың өзі екендігін анықтауда қолданылады.

Токоферол ацетаты ультракүлгін сәулесінің әсерінен онай тотығады.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 63 беті

Рутин және кверцетин Р витаминдер тобына жатады (флавоноидтар). Химиялық құрылысы бойынша рутин гликозид тобына жатады. Оның қант компоненті (дисахародрутиноза) Д-глюкоза және Д-рамнозадан тұрады. Рутиннің агликоны кверцетин онын өзі дәрілік зат ретінде қолданылады. Олардың құрамындағы фенолдық гидроксиндер оларға қышқылдық қасиет береді. Сондықтан сілтіде оңай еріп сары-қызғылт түске боялады. Рутин қышқылдық гидролизден соң қант бөлігіне ыдырайды, оларды Феллинг реактивімен анықтайды (МФ Х). Рутиннің өзі екендігін, тазалығын және сандық мөлшерін анықтауда ультракүлгін аймақтағы спектроскопия әдісі қолданылады. Флавоноид препараттарын жарықтан тыс жерде сақтайды.

Токоферол ацетаты ультракүлгін сәулесіне сезімтал. Соның әсерінен оңай тотығады, сондықтан жарықтан тыс жерде сақтайды. Неодикумарин А тізіміне жатады.

Бұл топқа фармакологиялық әсері әртүрлі дәрілік түрлер жатады: **кумарин туындылары** (антикоагулянттар), **хроман және фенилхроман туындылары** (витаминдер).

Кумарин туындылары

Бұл топқа этилбискумацетат (неодикумарин), фепромарон, аценокумарол (синкумар) жатады.

Этилбискумацетат – неожикумариннің құрылысы о-кумар қышқылының лактонынан тұрады. Бұл топтағы дәрілік түрлер сірке қышқылының этил эфирі болып табылады, онда 2-енолды гидроксил бар. Осы құрылыстың фрагменттері оның химиялық қасиеттерін және талдау әдістерін көрсетеді.

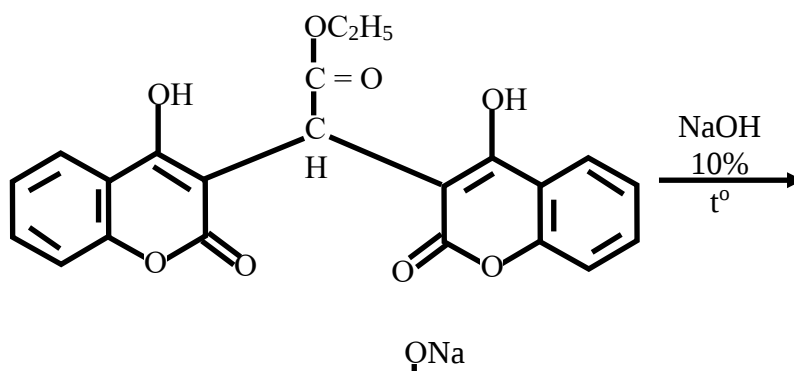
Қышқылдық қасиеті

Этилбискумаацетат ОН-қышқылға жатады. Сондықтан ол натрий гидроксиді ерітіндісімен реакцияға оңай түседі. Бұл реакцияны сандық мөлшерін анықтауда қолданылады. Сонымен қатар ол темір (ІІІ) хлоридімен боялған комплексті тұз түзеді (өзі екендігін анықтау реакциясы).

Гидролиздік ыдырау реакциялары

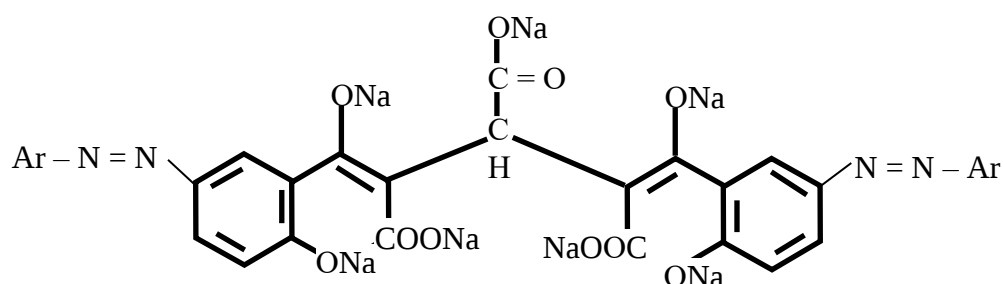
Неодикумарин лактон және күрделі эфир болғандықтан гидролиздік ыдырауға оңай түседі. Реакцияның өнімдері оның жүру жағдайына байланысты.

Егер 10% натрий гидроксиді ерітіндісімен қыздырсақ онда лактон сақинасы ашылып, фенол қышқылы пайда болады :

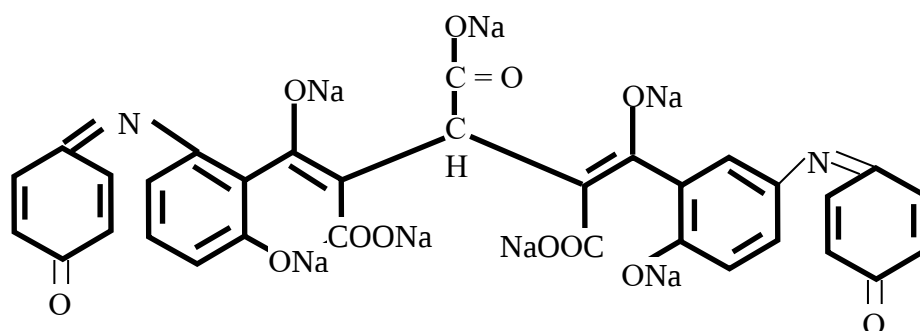


ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы	044-55/	
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы	191 беттің 64 беті	

Пайда болған өнімді (фенол) электрофильді орынбасу реакциялары бойынша, азобояу түзу реакциясы бойынша (дiazония тұзымен конденсациялау) және индофенол бояуын түзу реакциясы бойынша (хинониминмен) анықтайды:

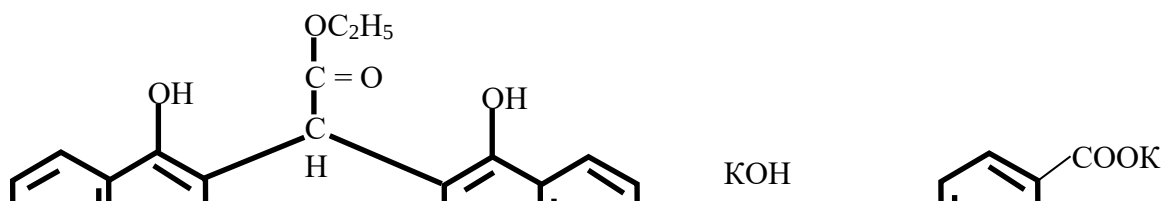


Азобояу (қызыл-шие түсті)



Индофенол бояуы (көк түсті)

Қатаң жағдайдағы гидролиз реакциясы кезінде (кристалды натрий гидроксидімен балқыту) молекула деструкцияға ұшырап, салицил қышқылының натрий тұзын түзеді оны темір (III) хлоридімен анықтайды:



ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		 SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы		044-55/
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		191 беттің 65 беті

Гидроксам реакциясы

Неодикумарин құрамындағы лактон сақинасына және күрделі эфир тобына байланысты гидроксам реакциясын береді. Бұл реакция өзі екендігін және сандық мөлшерін анықтауды қолданылады. Бұл реакция спецификалық реакция емес, себебі оны басқа да күрделі эфир, лактон, амид, лактам тобы бар дәрілік заттар да береді.

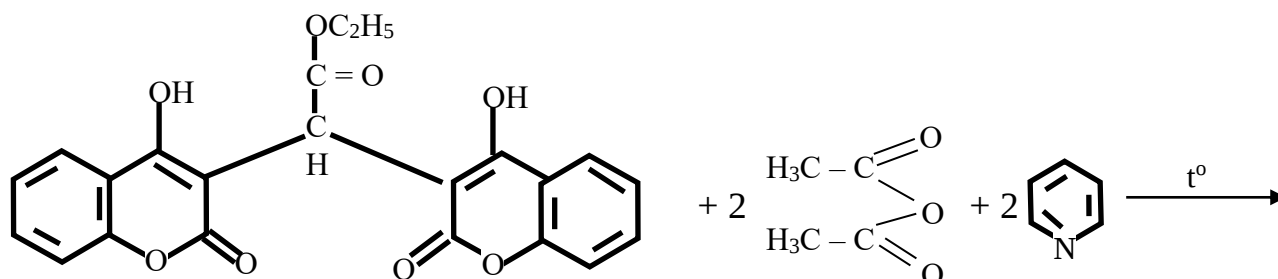
Бұл реакцияны жүргізу үшін дәрілік затты гидроксилламиннің сілтілік ерітіндісімен қыздырады. Осы кезде гидроксам қышқылы молекуланың үш фрагменті бойынша түзіледі: күрделі эфир тобы және 2-лактон сақинасы бойынша. Одан соң боялған темір (111) және мыс (11) гидроксаматы түзіледі.

Ацетилдеу реакциясы

Неодикумариндегі енолдық гидроксилге байланысты күрделі эфирлер түзеділеді: яғни сірке ангидридімен әсер еткенде диацетат түзіледі, оны $T_{балқу}$ бойынша анықтайды. Бұл реакция сонымен қатар сандық мөлшерін анықтауда да қолданылады.

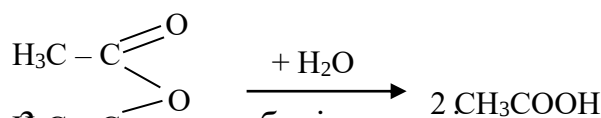
Сандық мөлшерін анықтау әдістері

- 1) Алкалиметрия. Неодикумариннің қышқылдық қасиетіне байланысты оны ацетонда ерітіп, натрий гидроксидінің сулы ерітіндісімен титрлейді. Бұл жағдайда этилбискумацетат бір негізді қышқыл ретінде бір орын басқан тұз (енолят) түзеді. $M_{(1/2)}$ бұл жағдайда, M дәрілік затқа тең.
- 2) Сусыз ортадағы қышқылдық негіздік-титрлеу. Этилбискумацетат сынамасын протофильді еріткіш (бутиламинде) ерітіп, литий гидроксидінің стандарты ерітіндісімен титрлейді. Бұл кезде дәрілік зат екі негізді қышқыл ретінде әсер етеді. $M_{(1/2)}$ тең $1/2 M$ этилбискумацетатқа.
- 3) Ацетилдеу әдісі. Бұл әдіс этерификация реакциясына негізделген. 1-сатыда неодикумаринді пиридин қатысында сірке ангидридімен қыздырады. Осы кезде диацетат түзіліп, пиридинмен байланысқан сірке қышқылы бөлінеді:



ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 66 беті

Реакцияның екінші сатысында сірке ангидридінің артық мөлшері гидролизге ұшырап, сірке қышқылы бөлінеді:



Реакцияның 3-сатысында бөлінген сірке қышқылын 0,1 М натрий гидроксидінің стандартты ерітіндісімен титрлейді. .

Параллельді жағдайда бақылау тәжірибесі жүргізіледі.

Этилбискумацетаттың сандық мөлшерін (В %) төмендегі формула бойынша анықтайды:

$$C = \frac{(V_{k.o} - V_{o.o}) \cdot k \cdot T \cdot 100}{a}$$

мұндағы $V_{б.т}-V_{н.т}$ - (0,1М натрий гидроксидінің бақылау тәжірибесіндегі және негізгі тәжірибедегі айырмасы), мл;

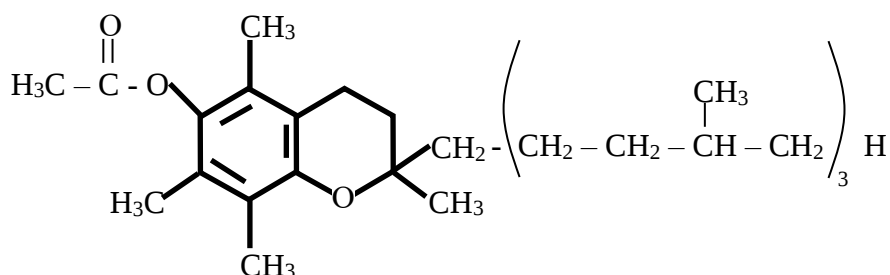
k – титрленген ерітіндінің коэффициенті;

T - титрі ;

a -сынама, г.

Хроман туындылары

Токоферол ацетаты, витамин Е – 6-ацетокси-2,5,7,8-тетраметил-2-(4', 8', 12', - триметилтридецил)-хроман:



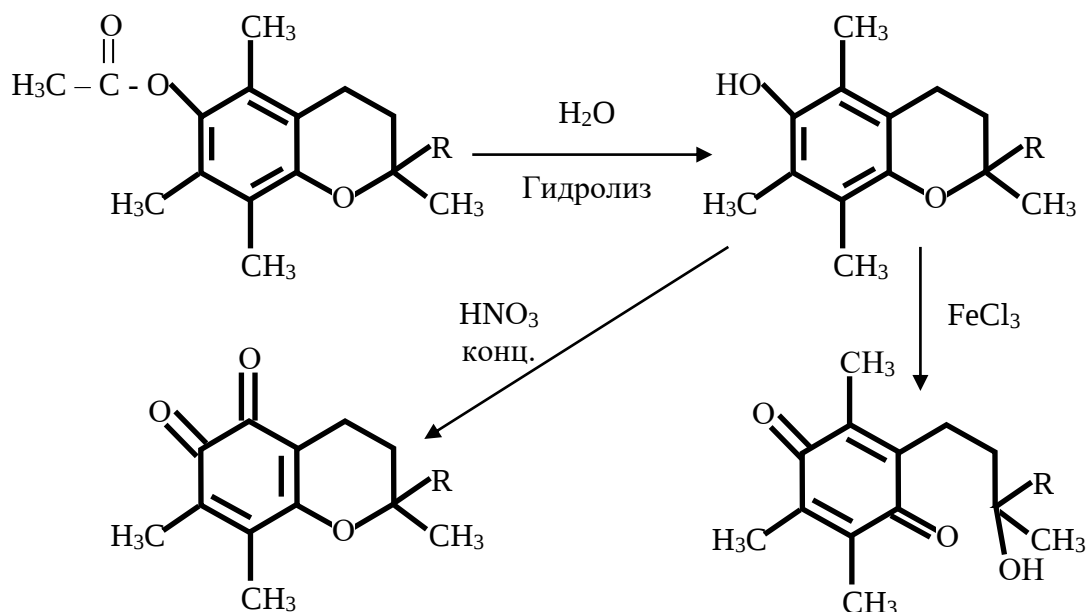
Ашық сары түсті тұтқыр, майлы сұйықтық, өзіне тән иісі бар, ауада тотығып, қараяды. Суда мүлдем ерімейді, 95% спирте ериді, эфирде, хлороформда және өсімдік айларында өте жақсы ериді..

Токоферол молекуласының негізі хроман сақинасынан (бензодигидропиранан) тұрады. Медицинада күрделі эфир түрінде (ацетат), тұрақты түрі ретінде қолданылады.

Токоферол спектрдің УК-аймағында, максимумы 285 нм аймақта абсолютті спирттегі ерітіндісі бойынша жұтылады.

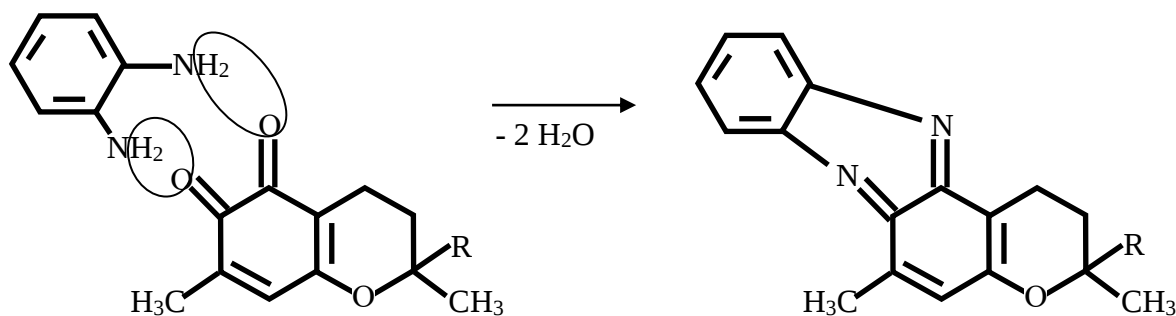
Тотықсыздандырғыш қасиеттері

Токоферол ацетатының негізгі қасиеті оның құрамындағы фенолдық гидроксилге байланысты оңай тотығуы. Тотыққан өнімнің химиялық құрылысымен түсі тотықтырғыштарға байланысты жүреді. Мысалы: темір хлориді (III), церий сульфаты (IV) әсер еткенде сары түсті п-токоферилхинон түзіледі. Токоферолға күшті тотықтырғыштармен (мысалы: концентрлі азот қышқылымен) әсер еткенде қызыл түсті о-токоферилхинон түзіледі:



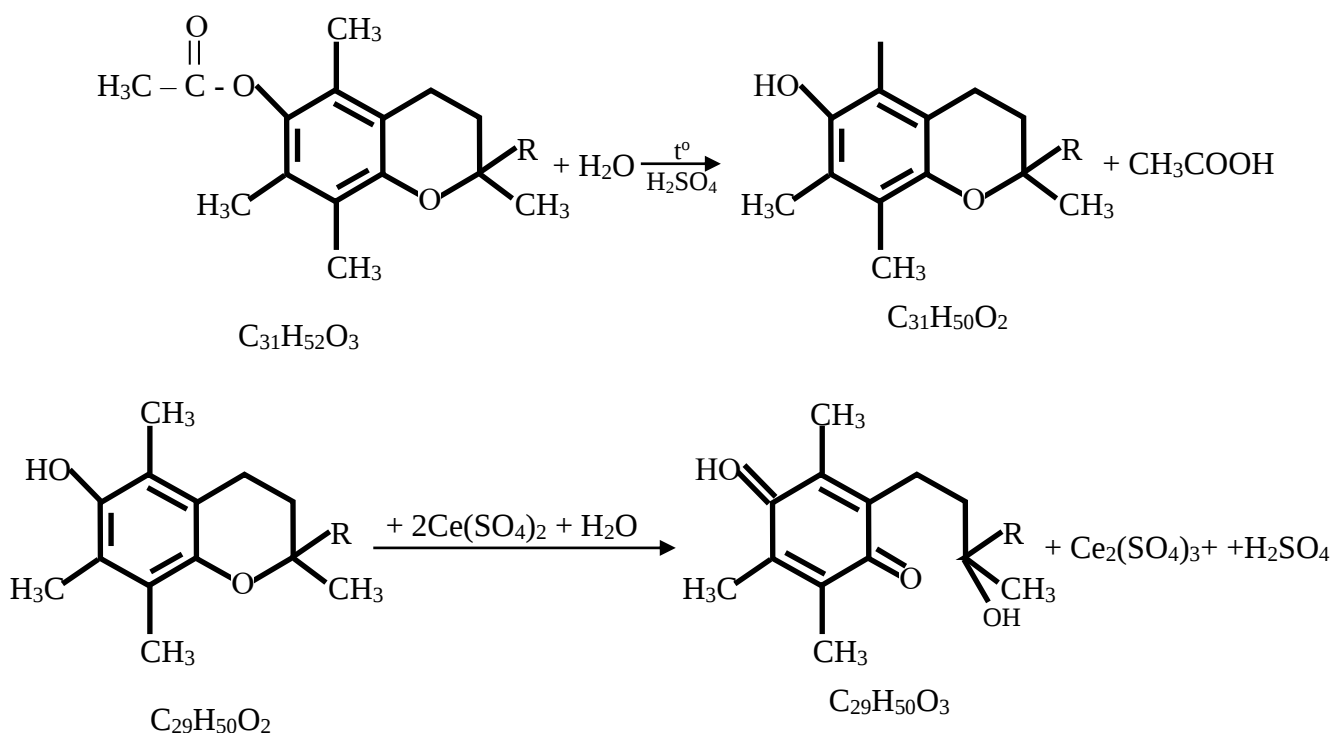
Әлсіз тотықтырғыштар токоферол ацетатына гидролизден кейін әсер етеді. Егер дәрілік зат темір (III) хлоридімен реакцияға түссе, онда Fe³⁺ ионы Fe²⁺ ионына дейін тотықсызданады, ол о-фенантролин немесе α,α-фенилендиаминмен сарғыш қызыл түсті хелатты комплекс түзеді.

Токоферолдың тотыққан өнімі о-токоферилхинон – о-фенилендиаминмен конденсацияланып, қызғылт – сары түсті сарғыш- жасыл флюоресценциясы бар фенозин бояуын түзеді:

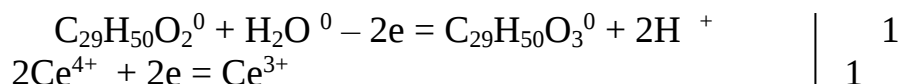


Сандық мөлшерін анықтау

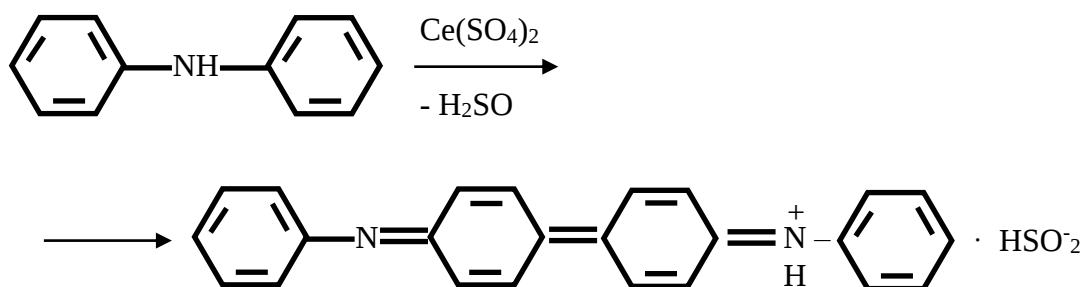
Токоферол ацетатының сандық мөлшерін анықтау үшін оның тотықсыздандырғыш қасиетін пайдаланып, цериметриялық әдіс қолданылады. Токоферол ацетатын алдын-ала гидролизге ұшыратып, (күкірт қышқылы ерітіндісімен қыздыру) пайда болған токоферолды церий (IV) сульфатының стандарты ерітіндісімен титрлейді. Бұл кезде токоферол п-токоферилхинонға дейін тотығады:



ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 69 беті



Реакция теңдеуі бойынша $M_{(1/2)}$ тең $1/2M$ токоферол ацетатына. Индикатор ретінде дифениламин (түссіз) қолданылады, ол эквивалент нүктесінде титранттың артық мөлшерімен тотығып, көк түске боялған цвет дифенилдифенохинондиимин сульфатын түзеді:



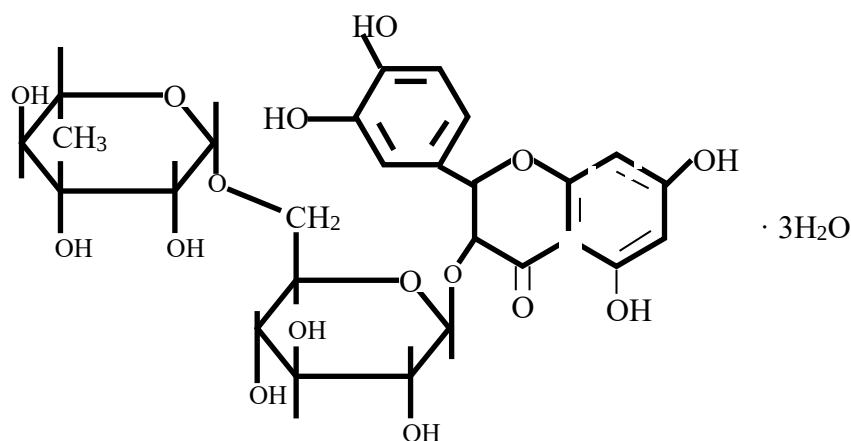
Дифенилдифенохинондиимин гидросульфаты (көк түсті)

Токоферол ацетатының жарықта оңай тотығуы оның сақтау кезіндегі тұрақсыздығын көрсетеді.

Фенилхроман туындылары

Бұл топтағы дәрілік түрлерге флавоноидтар (Р-тобының витаминдері)-рутозид (рутин), кверцетин және дигидрокверцетин жатады.

Рутозид (Rutosidum) кверцетиннің - 3- рутинозид немесе 3-рамногликозил-3,5,7,3',4' -пентаоксифлавонон:



ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 70 беті

Сарғыш-жасыл түсті ұсақ кристалды ұнтақ. Суда мүлдем ерімейді, 95% спирте аздап ериді, эфирде, хлороформда, ацетонда және бензолда, қышқылдарда мүлдем ерімейді. Сілтілердің сұйытылған ерітінділерінде ериді.

Химиялық құрылысы бойынша рутозид гликозидтерге жатады. Қант бөлігі (дисахарид рутиноза) D-глюкоздан және L-рамноздан тұрады. Агликоны – кверцетин, ол флавоноидтарға жатады, құрамында хроман (дигидробензпиран) сақинасы бар.

Рутозид УК- аймақтағы пектрді 2 максимумда– 259 и 362,5 нм жұтатын қасиеті бар. Осы қасиеті оның өзі екендігін, тазалығын (кверцетин қоспасын идентификациялауда) және сандық мөлшерін анықтауда қолданылады.

Қышқылдық қасиеттері

Құрамындағы фенолды гидроксилдерге байланысты қышқылдық қасиет көрсетіп, сұйытылған сілтілерде еріп, қызғылт-сары түске дейін боялады.

Азобояу түзу реакциялары

Рутозид құрамындағы фенолдық гидроксилге байланысты азобояу түзу реакциясына оңай түседі. Бұл үшін алдымен диазония тұзын алып, оған рутиннің сілтілік ерітіндісін қосу керек, бұл кезде қара-қызыл түс пайда болады.

Қант бөлігіне тән реакциялар

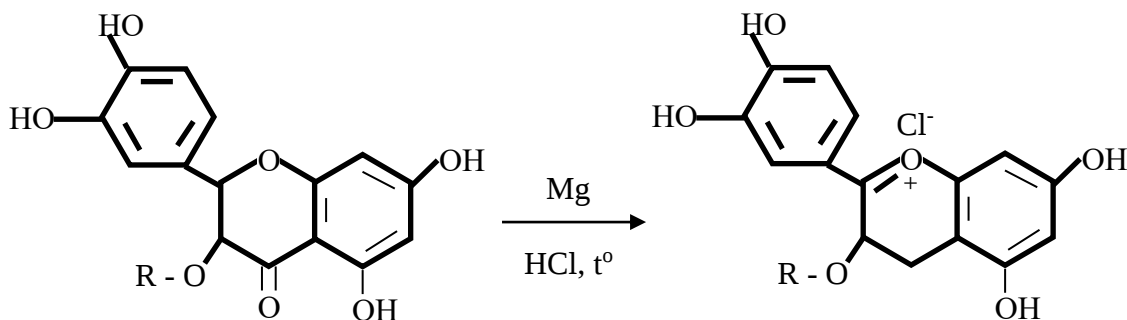
Рутозид гликозид болғандықтан қант бөлігіне тән Фелинг реактивімен реакцияға оңай түседі. Бұл реакция оны кверцетиннен ажырату үшін қолданылады (агликон). Рутозидті алдын-ала қыздыру арқылы қышқылды гидролизге ұшыратады. Бұл кезде шликотидтік баланыс үзіліп, тотықсыздандырғыш қасиеті бар қант бөлігі ыдырап шығады. Ол Фелинг реактивімен реакцияға түсіп, мыс (I) оксидінің қызыл тұнбасын береді.

Пирилия тұзының пайда болуы (цианидин сынағы)

Рутозид және кверцетиннің спецификалық реакциясы цианидин сынағы. Бұл реакция флавоноидты фрагменттің сутекпен тотықсыздануы нәтижесінде боялған пирилия тұзының пайда болуымен түсіндіріледі. Рутозидтің спиртті ерітіндісіне концентрлі хлорсутек қышқылымен және магний ұнтағымен әсер

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 71 беті

еткенде қызыл түске боялған цианин-хлорид, немесе - бензопирилия немесе бензопироксония тұздары түзіледі:



Цианин-хлорид
(қызыл түсті)

Сандық мөлшерін анықтау

Рутозид - құрылысындағы ароматты сақинаға байланысты және карбонил тобымен қабысқан қос байланыстың әсерінен УК- аймақтағы спектрді жұтады. Осы қасиеті оның сандық мөлшерін анықтауда қолданылады. Дәрілік заттың спирттегі ерітіндісінің оптикалық тығыздығын анықтауға негізделген.

Тақырыбы: Бензопиран туындылары. Кумариндер.

Мақсаты: Студенттерге бензопиран туындылары, кумариндер туындылары дәрілік препараттарының алыну, сақталу және қолдану сатыларында нормативті құжаттар, дәрілік заттар сапасын регламенттейтін Мемлекеттік принциптер мен ережелер талабына сай фармацевтикалық талдау жасауды үйрету

Дәріс тезистері:

Жоспар:

- Бензопиран туындылары, кумариндер туындылары дәрілік препараттарының жалпы қасиеттері
- Бензопиран туындылары, кумариндер туындылары дәрілік препараттарының фармакопоялық препараттары
- Бензопиран туындылары, кумариндер туындылары дәрілік препараттарының сапалық реакциялары

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 72 беті

- Бензопиран туындылары, кумариндер туындылары дәрілік препараттарының сандық мөлшерін анықтау Бензопиран туындылары , кумариндер

Бұл топқа фармакологиялық әсері әртүрлі дәрілік түрлер жатады: **кумарин туындылары** (антикоагулянттар).

Кумарин туындылары

Бұл топқа этилбискумацетат (неодикумарин), фепромарон, аценокумарол (синкумар) жатады.

Этилбискумацетат – неожикумариннің құрылысы о-кумар қышқылының лактонынан тұрады. Бұл топтағы дәрілік түрлер сірке қышқылының этил эфирі болып табылады, онда 2-енолды гидроксил бар. Осы құрылыстың фрагменттері оның химиялық қасиеттерін және талдау әдістерін көрсетеді.

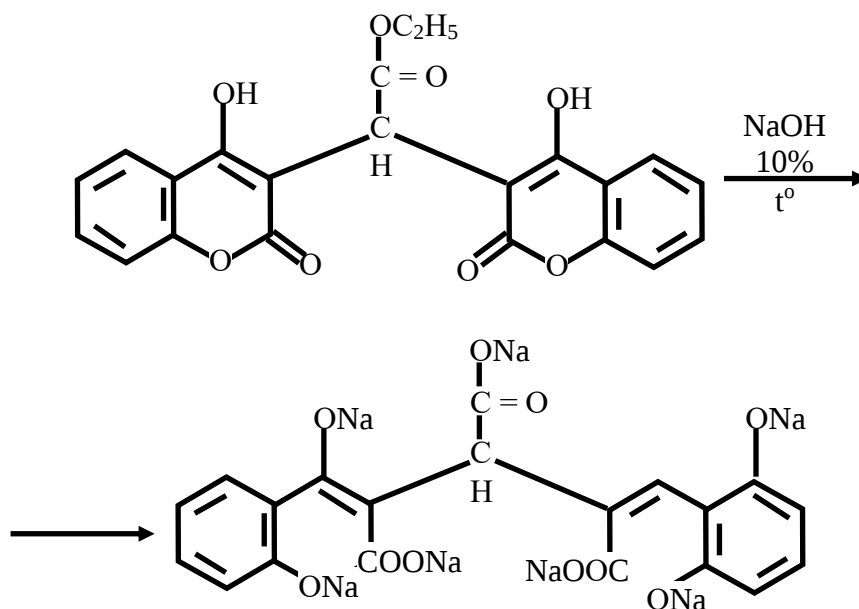
Қышқылдық қасиеті

Этилбискумацетат ОН-қышқылға жатады. Сондықтан ол натрий гидроксиді ерітіндісімен реакцияға оңай түседі. Бұл реакцияны сандық мөлшерін анықтауда қолданылады. Сонымен қатар ол темір (III) хлоридімен боялған комплексті тұз түзеді (өзі екендігін анықтау реакциясы).

Гидролиздік ыдырау реакциялары

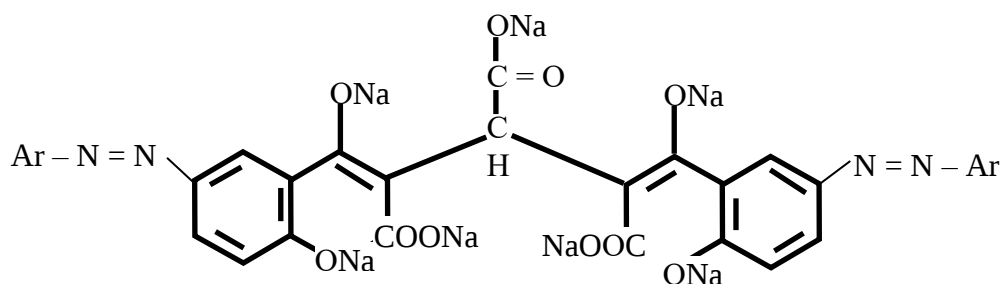
Неодикумарин лактон және күрделі эфир болғандықтан гидролиздік ыдырауға оңай түседі. Реакцияның өнімдері оның жүру жағдайына байланысты.

Егер 10% натрий гидроксиді ерітіндісімен қыздырсақ онда лактон сақинасы ашылып, фенол қышқылы пайда болады :

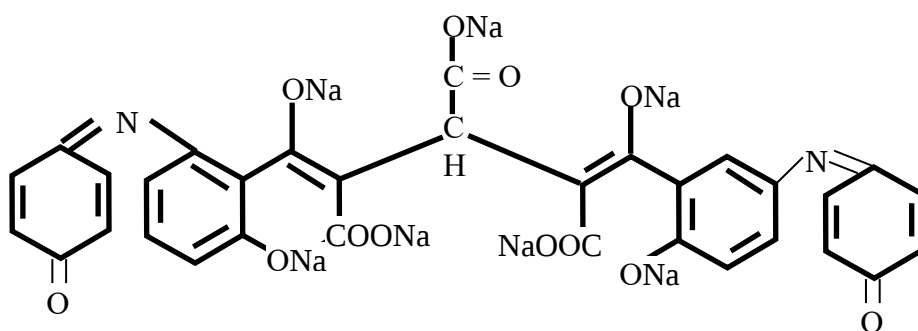


ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 73 беті

Пайда болған өнімді (фенол) электрофильді орынбасу реакциялары бойынша, азобояу түзу реакциясы бойынша (дiazония тұзымен конденсациялау) және индофенол бояуын түзу реакциясы бойынша (хинониминмен) анықтайды:

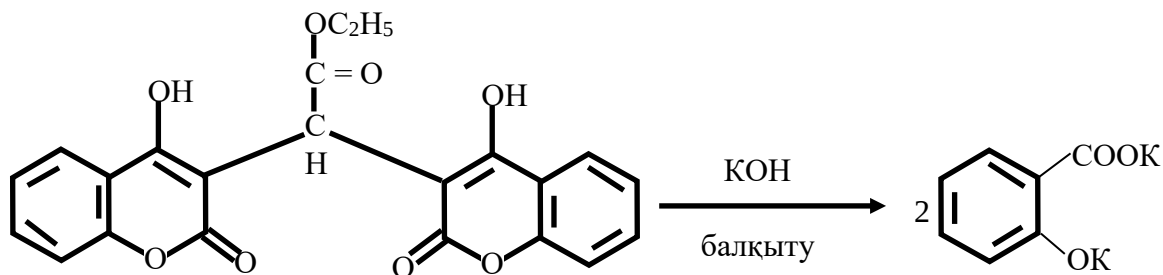


Азобояу (қызыл-шие түсті)



Индофенол бояуы (көк түсті)

Қатаң жағдайдағы гидролиз реакциясы кезінде (кристалды натрий гидроксидімен балқыту) молекула деструкцияға ұшырап, салицил қышқылының натрий тұзын түзеді оны темір (III) хлоридімен анықтайды:



ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 74 беті

Гидроксам реакциясы

Неодикумарин құрамындағы лактон сақинасына және күрделі эфир тобына байланысты гидроксам реакциясын береді. Бұл реакция өзі екендігін және сандық мөлшерін анықтауды қолданылады. Бұл реакция спецификалық реакция емес, себебі оны басқа да күрделі эфир, лактон, амид, лактам тобы бар дәрілік заттар да береді.

Бұл реакцияны жүргізу үшін дәрілік затты гидроксиламиннің сілтілік ерітіндісімен қыздырады. Осы кезде гидроксам қышқылы молекуланың үш фрагменті бойынша түзіледі: күрделі эфир тобы және 2-лактон сақинасы бойынша. Одан соң боялған темір (111) және мыс (11) гидроксаматы түзіледі.

Ацетилдеу реакциясы

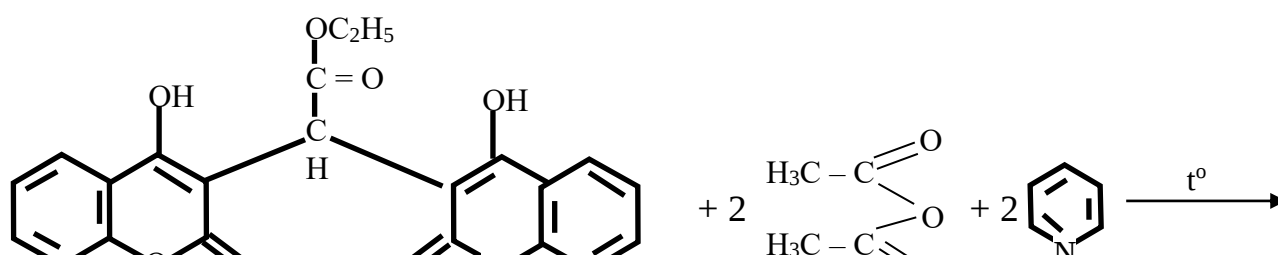
Неодикумариндегі енолдық гидроксилге байланысты күрделі эфирлер түзеділеді: яғни сірке ангидридімен әсер еткенде диацетат түзіледі, оны $T_{балку}$ бойынша анықтайды. Бұл реакция сонымен қатар сандық мөлшерін анықтауда да қолданылады.

Сандық мөлшерін анықтау әдістері

1) Алкалиметрия. Неодикумариннің қышқылдық қасиетіне байланысты оны ацетонда ерітіп, натрий гидроксидінің сулы ерітіндісімен титрлейді. Бұл жағдайда этилбискумацетат бір негізді қышқыл ретінде бір орын басқан тұз (енолят) түзеді. $M_{(1/2)}$ бұл жағдайда, M дәрілік затқа тең.

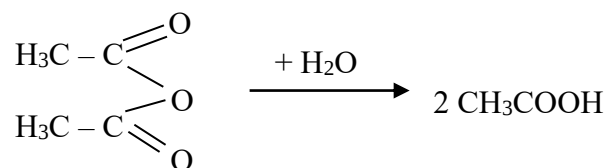
2) Сусыз ортадағы қышқылдық негіздік-титрлеу. Этилбискумацетат сынамасын протофильді еріткіш (бутиламинде) ерітіп, литий гидроксидінің стандарты ерітіндісімен титрлейді. Бұл кезде дәрілік зат екі негізді қышқыл ретінде әсер етеді. $M_{(1/2)}$ тең $1/2 M$ этилбискумацетатқа.

3) Ацетилдеу әдісі. Бұл әдіс этерификация реакциясына негізделген. 1-сатыда неодикумаринді пиридин қатысында сірке ангидридімен қыздырады. Осы кезде диацетат түзіліп, пиридинмен байланысқан сірке қышқылы бөлінеді:



ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		 SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы		044-55/
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		191 беттің 75 беті

Реакцияның екінші сатысында сірке ангидридінің артық мөлшері гидролизге ұшырап, сірке қышқылы бөлінеді:



Реакцияның 3-сатысында бөлінген сірке қышқылын 0,1 М натрий гидроксидінің стандартты ерітіндісімен титрлейді. .

Параллельді жағдайда бақылау тәжірибесі жүргізіледі.

Этилбискумацетаттың сандық мөлшерін (В %) төмендегі формула бойынша анықтайды:

$$C = \frac{(V_{k.o} - V_{o.o}) \cdot k \cdot T \cdot 100}{a}$$

мұндағы $V_{б.т}-V_{н.т}$ - (0,1М натрий гидроксидінің бақылау тәжірибесіндегі және негізгі тәжірибедегі айырмасы), мл;

k – титрленген ерітіндінің коэффициенті;

T - титрі ;

a -сынама, г.

Иллюстративті материал:

- кестелер;
- презентация Microsoft Power Point.

Әдебиеттер: Қосымша 1

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 76 беті

Бақылау сұрақтары;

1. Кумариндердің туындыларының химиялық құрылысы мен фармакологиялық қасиеті арасындағы өзара байланысты көрсетіңіз.
2. Кумариндердің өзі екендігін анықтайтын жалпы және жеке реакцияларды көрсетіңіз.
3. Кумарин және фурукумарин (карбокромен және псорален) туындыларының әртүрлі фармакологиялық қасиет көрсететін дәрілік препараттарын іздеу жолындағы талпыныстарды атаңыз.
4. Бензопиран туындыларының дәрілік препараттарының латынша рационалдық атауларын және структуралық формуласын жазыңыздар? Медицинада қолданылуы.
5. Неодикумариннің өзі екендігін анықтайтын реакция теңдеуін жазыңыз. Қандай физикалық константа сапалық сипатын көрсетеді.
6. Бензопиран туындыларының дәрілік препараттарын талдауда қандай физика-химиялық қасиеттер қолданылады. Мысал келтіріңіз.
7. Бензопиран туындыларының дәрілік препараттарындағы болуы мүмкін қоспаларды көрсетіңіз және оларды қалай анықтайды?
8. Бензопиран туындыларының қоспаларын анықтауда қолданылатын жұқа қабатты хроматография әдісін көрсетіңіз?
9. Бензопиран туындыларының алу жолдарын көрсетіңіз. Осы топтағы дәрілік препараттардың латынша және рационалдық атауын жазыңыз.
10. Бензопиран туындыларының сандық мөлшерін анықтауда қолданылатын нормативті құжатқа енген әдістерді көрсетіңіз.
11. Бензопиран туындыларының дәрілік препараттарын талдауда қолданылатын ультракүлгін аймақтағы спектраскопия әдісі неге негізделген?
12. Бензопиран туындыларының химиялық құрылысының ерекшелігі неде? Химиялық құрылысы мен физика-химиялық қасиеттері арасындағы байланысты көрсетіңіз:
13. Бензопиран туындыларының дәрілік препараттарының сандық мөлшерін анықтайтын әдісті көрсетіңіз. Реакция химизмін және есептеулерін көрсетіңіз?
14. Кумарин туындыларының медицинада қолдану жолдарын сипаттаңыз?
15. Неодикумарин препаратындағы спецификалық қоспаны анықтау әдісін көрсетіңіз?
16. Кумарин тобындағы дәрілік препараттардың химиялық құрылысы мен фармакологиялық қасиеті арасындағы өзара байланысты көрсетіңіз (фепромарон, неодикумарин, нитрофаринді мысалға ал)?
17. Псорален препаратының структуралық формуласын латынша және рационалдық атауын жазыңыз. Оның физикалық және физика-химиялық қасиеттерін сипаттаңыз. Өзі екендігін анықтайтын реакцияларды жазыңыз.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		 SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы		044-55/
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		191 беттің 77 беті

18. Карбокромен препаратының структуралық формуласын латынша және рационалдық атауын жазыңыз. Оның физикалық және физика-химиялық қасиеттерін сипаттаңыз. Өзі екендігін анықтайтын реакцияларды жазыңыз
19. Егер неодикумаринді титрлеуге 5 мл 0,1 М натрий гидроксил ерітіндісі кетсе, онда титрлеуге қанша препарат алынған?
20. Мемлекеттік фармакопояның Х басышымы бойынша 10 мл неодикумарин ерітіндісінде (1:100) хлоридтер қоспасы анықталады, ол препаратта 0,025% аспауы керек. Осы қоспаны анықтауда жүргізілетін операцияларды және есептеулерді көрсетіііз?
21. Бензопиран туындыларының фармакопоялық препараттарын жарық түсетін жерге сақтаса қандай күйге ұшырайды. Реакция химизмін жазыңыз?
22. Бензопиран туындыларының ультракүлгін аймақтағы спектрді жұту қасиеті оның қандай структуралық фрагментіне негізделген?
23. Неодикумарин және фепромарон препараттарының қышқылдық-негіздік қасиетін сипаттаныз. Реакция теңдеуін жазыңыз.
24. 0,05 неодикумарин таблеткасының 0,4 г ұнтағына 0,05 М натрий гидроксидінің қандай көлемі жұмсалады (таблетканың орташа салмағы 0,25 г)?

O'NTUSTIK-QAZAQSTAN MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 78 беті

Дәріс №7

Тақырыбы: Құрамында азоты бар гетероциклдер: пиррол және индол туындылары.

Мақсаты: Студенттерге құрамында азоты бар гетероциклдер. Пиррол туындылары және индол туындыларының дәрілік препараттарының алыну, сақталу және қолдану сатыларында нормативті құжаттар, дәрілік заттар сапасын регламенттейтін Мемлекеттік принциптер мен ережелер талабына сай фармацевтикалық талдау жасауды үйрету

Дәріс тезистері:

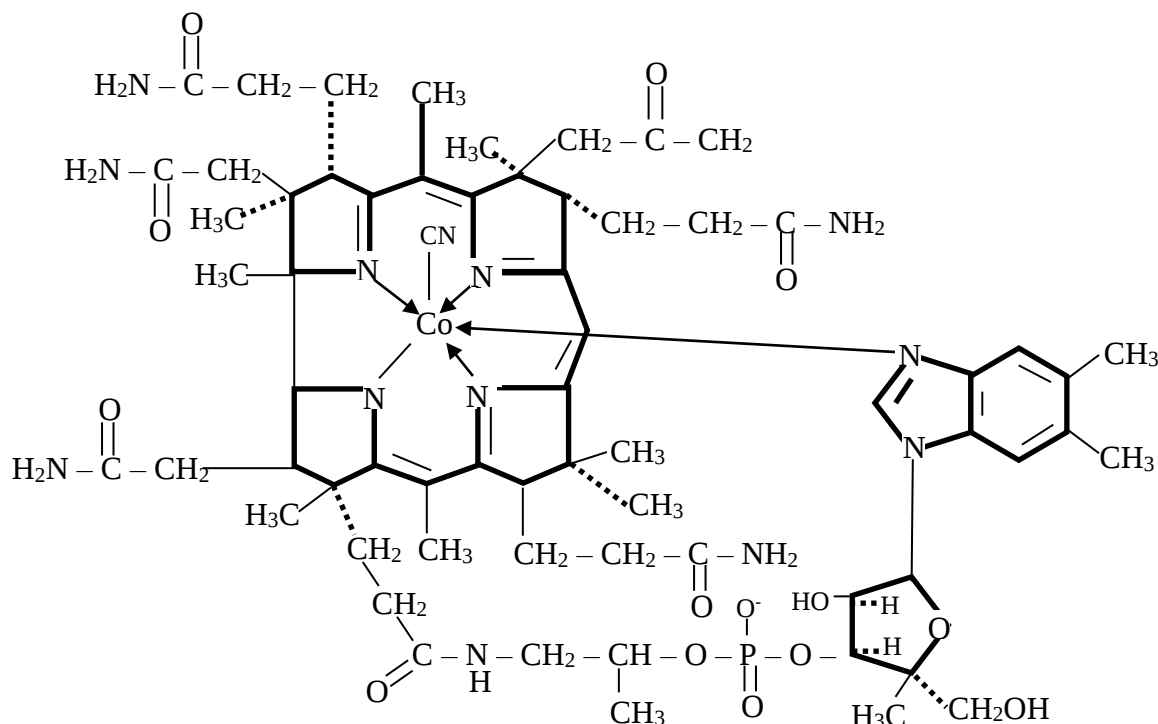
Жоспар:

- Құрамында азоты бар гетероциклдер. Пиррол туындылары және олардың конденсирленген жүйесі туындылары дәрілік препараттарының жалпы қасиеттері
- Құрамында азоты бар гетероциклдер. Пиррол туындылары және олардың конденсирленген жүйесі туындылары дәрілік препараттарының фармакопоялық препараттары
- Құрамында азоты бар гетероциклдер. Пиррол туындылары және олардың конденсирленген жүйесі туындылары дәрілік препараттарының сапалық реакциялары
- Құрамында азоты бар гетероциклдер. Пиррол туындылары және олардың конденсирленген жүйесі туындылары дәрілік препараттарының сандық мөлшерін анықтау
- Индол туындыларының дәрілік препараттарының жалпы қасиеттері
- Индол туындыларының дәрілік препараттарының фармакопоялық препараттары
- Индол туындыларының дәрілік препараттарының сапалық реакциялары
- Индол туындыларының дәрілік препараттарының сандық мөлшерін анықтау

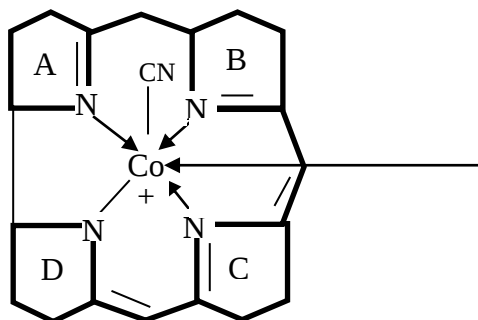
Пиррол құрамында бір атом азоты бар бес мүшелді гетероциклді жүйе. Пиррол құрылысы табиғи және синтетикалық дәрілік заттардың құрамында әртүрлі фармакологиялық қасиет көрсететін В₁₂ витамині, алкалоид платифиллин, антибактериалды препараттар: клиндамицин, линкомицин, пирацетам, гемодезде кездеседі.

В₁₂ витаминінің құрылысы

Бұл топтағы дәрілік заттар тобына цианокобаламин, гидрксобаламин, кобамид жатады. Құрылысы бойынша В₁₂ витамині нуклеотид бензимидазол және макроциклді корринді жүйе кобальпен байланысқан комплекс



Молекуланың нуклеотидті бөлімі нуклеозидті негіз (5,6-диметилбензимидазол) және көміртекті фрагменті (рибоза) және фосфор қышқылының қалдығынан тұрады. Корринді система 3-пирролды цикл (A, B, C) және 1-пирролидинді циклден (D) тұрады:



Осы циклдің ортасында кобальт орналасқан, ол 3-пирролды циклі арқылы және бір пирролидин цикліндегі азоттар арқылы координациялық байланыстар мен байланысқан. Сонымен қатар кобальт циан тобымен ковалентті байланыс арқылы және нуклеотидті бөлімдегі 5,6-диметилбензимидазолдағы азот гетероатомымен де байланысқан. Кобальттің фосфор қышқылымен қалдығымен байланысы электровалентті яғни

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 80 беті

кобальттің оң заряды фосфор қышқылының теріс заряды мен нейтралданған. Сонымен цианокобаламин құрысы бойынша әрі хелат, әрі ішкі тұз корринді фрагменті катион нуклеотидті фрагменті анион болып табылады.

Корринді бөлімінде 3-ацетамидті топ бар (2, 7, 18 жағдайда), және 4-пропионамидті (3, 8, 13, 17 жағдайда) және 8-метилді топтан тұрады. 17 жағдайдағы амид тобы амин спиртінің қалдығымен байланысқан. Сонымен молекуланың нуклеотидті және корринді бөлімдері бір-бірімен байланысқан:

1)пептиді және күрделі эфир тобымен (1-аминопропанол-2 фосфор қышқылымен этерификацияланған). Сонымен қатар ол рибозамен де этерификацияланған, яғни витамин В₁₂-ні диэфир түрінде қарастыруға болады.

2)Кобальт атомы бензимидазолдағы азот гетератомымен координациялық байланыс бойынша.

3)фосфор қышқылы мен кобальт атомының электровалентті байланысы бойынша.

Цианокобаламин молекуласында бірнеше ассиметриялық көміртекті атомдары кездеседі, сондықтан дәрілік зат оптикалық активті (солға бұратын).

Оксинобааламиннің цианокобаламиннен айырмашылығы кобальт атомы циан тобымен емес окси топпен байланысқан. Сонымен қатар ол гидрохлорид тұзы түрінде кездеседі.

Кобамидте кобальт атомы циан тобымен ковалентті байланыс емес β-5-дезоксаденозил қалдығымен байланысқан.

Физика-химиялық қасиеттері

Сыртқы көрінісі бойынша цианокобаламин, оксинобааламин және кобамид қоңыр-қызғылт түсті кристаллды ұнтақтар. Цианокобаламин суда аз ериді, 95% спиртте ериді, эфирде, хлороформда, ацетонда іс жүзінде ерімейді. Кобамид суда нашар ериді, оксинобааламин суда ериді. Барлық дәрілік препараттар ультракүлгін аймақтағы спектрлерді жұтады. Сондықтан талдау кезінде спектрофотометриялық әдіс кеңінен қолданылады: өзі екендігін анықтауда, сандық мөлшерін анықтауда.

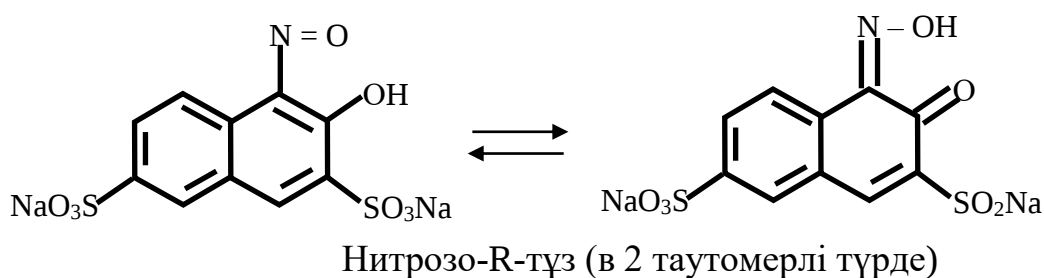
Цианокобаламиннің жұтылу спектрлері 3-максимумда жүреді 278 нм, 361 нм, 550 нм. 278 нм аймақтағы жұтылуы 5,6-диметилбензимидазол сақинасына байланысты, 361 нм аймақта коррин системасындағы 6 қабысқан қос байланыстарға байланысты, ал 550 нм аймақта кобальт атомына байланысты жұтылады.

Талдау әдістері

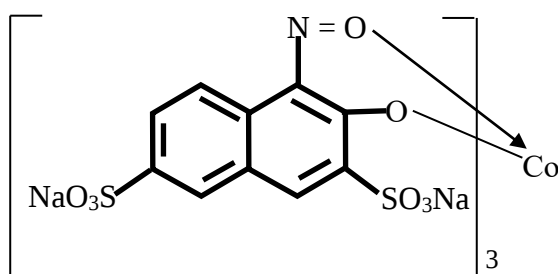
ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 81 беті

Өзі екендігін анықтауда тек спектральды сипаттамасы ғана емес, сонымен қатар кобальтқа және циан тобына тән реакцияларды жүргізуге болады.

Кобальты анықтау. Алдымен кобальты ионогенді түрге айналдыру керек. Ол үшін дәрілік затты калий гидросульфатымен балқытады, сосын балқыманы сілтімен нейтралдайды; сосын сірке қышқылын және натрий ацетаты (буферлік қоспаны) қосады, сосын нитрозо-R-тұзды (1-нитрозо-2-нафтол-3,6-дисульфонат натрий):



Хлор сутек қышқылын қосып қыздырғанда қызыл түс сақталады. Бұл жағдай үш валентті кобальттың реактивпен тұрақты комплекс түзуіне байланысты жүреді:



Циан тобын анықтау. Цианокобаламиннің біраз мөлшерін пробиркада қымыздық қышқылы қыздырады. Сол кезде циан сутекті қышқыл түзіледі. Оны бензидин және мыс ацетаты ерітіндісімен сіңірілген фильтрленген қағазда анықтайды. Реакция нәтижесінде көк түске боялған комплекс түзіледі.

Цианокобаламиннің (оксикобаламин және кобамидтің) сандық мөлшерін дәрілік заттың стандарттық үлгілерін қолдана отырып спектрофотометрия әдісімен анықтайды.

Тұрақтылығы және сақтау жағдайлары

Цианокобаламин қышқыл және сілтілі ортада тұрақсыз, яғни ол кезде витамин инактивацияланады. Цианокобаламиннің тұрақсыздығы рН 4,6

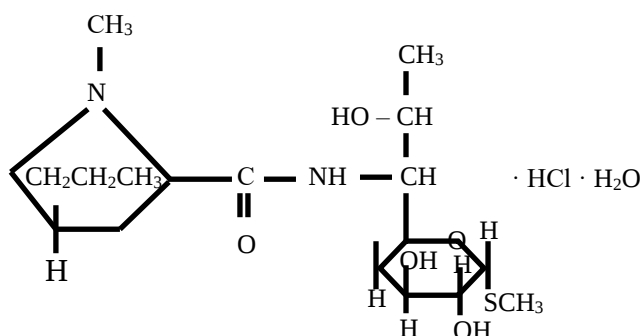
ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы	044-55/	
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы	191 беттің 82 беті	

байқалады. Оксикобаламин және кобамид әлсіз қышқыл буферлік ортада тұрақсыз.

Витамин В₁₂-ні микробтарды оңай жұтады, сондықтан оларды асептикалық жағдайда сақтау қажет. Тотықтырғыштар, тотықсыздандырғыштар және ауыр метал тұздары бұл заттарды инактивациялайды.

Цианокобаламинді құрғақ, жарық түспейтін жерде, бөлме температурасында сақтайды; кобамидті 5⁰С температурада, оксикобаламинді 10⁰С аспайтын жерде сақтайды (екі дәрілік затта термолабильді).

Lincomycini hydrochloridum



Ақ немесе ақшыл түсті кристаллды ұнтақ, ащы дәмді, суда жеңіл ериді, спирте аз ериді.

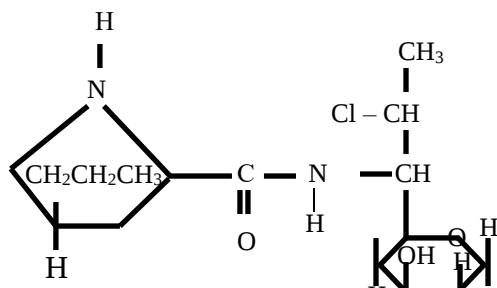
Streptomyces lincolnensis антибиотигі. Моногидрат түрінде шығарылады. Линкомицин антибактериалды әсері бойынша макролидтер тобына ұқсас. Құрылысы бойынша өзгеше. Грамм оң микроорганизмдерге эффективті (стафилококк, стрептококк, пневмококк, дифтерия таяқшасы) және кейбір анаэробтар, соның ішіндегі гангрено және столбняк туғызатын анаэробтарға активті, әсіресе стафилококктарға әсері күшті. Вирустарға әсер етпейді.

Терапевтикалық дозада препарата бактериостатикалық әсер көрсетеді. Бұл әсері микроорганизм белоктарының синтезін тежеуімен түсіндіріледі.

Линкомицин сүйек тканьдерінде көптеп жиналатындықтан әртүрлі созылмалы остеомиелиттерді және сүйек инфекцияларын емдеуде қолданылады.

Clindamycin

7-Хлордезоксид линкомицин туындысы:



ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы	044-55/	
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы	191 беттің 83 беті	

Препараты гидрохлорид тұзы түрінде ішуге және фосфаты тұзы түрінде шаншуға қолданылады.

Химиялық құрылысы және әсер етуі бойынша линкомицинге ұқсас. Микроорганизмдерге әсері бойынша линкомицинге қарағанда 2 – 10 есе артық.

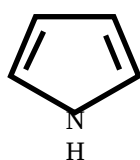
Қолданылуы бойынша да линкомицинге ұқсас (тыныс алу жолдарының инфекциясы тканьдердің, сүйек, суставтардың септицемиясында) қолданылады.

Капсула түрінде 0,15-0,3 г, 15% шаншуға арналған ерітінділері, балаларға арналған сироп түрінде (75 мг) 5 мл-де шығарылады.

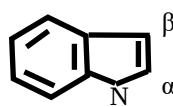
Химиялық құрылысының ерекшелігі құрамындағы пирролдық ядроларға, ковалентті байланысқан күкірт атомына байланысты анықталады.

Б тізімі бойынша сақталады.

Индол (бензпиррол) пирролдан және бензолдан тұратын конденсацияланған жүйе:

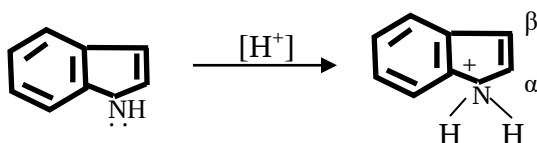


пиррол



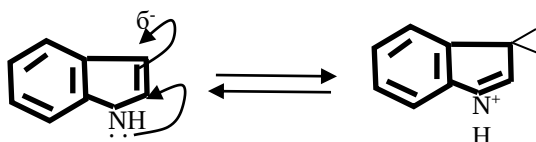
индол

Индол қасиеті бойынша пирролға ұқсас, яғни ол ароматты, негіздік қасиеті жоқ, азот гетероатомы – пирролды, сондықтан NH тобына байланысты әлсіз қышқылдық қасиет көрсетеді. Ауада тез қараяды – тотығады. Ацидофобты – күшті қышқылдан шайырлайды, яғни азот гетероатомының жұп электронына протон қосылып полимеризацияға ұшырап, электронның ароматы скелеті бұзылады:



ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 84 беті

Индол ароматты қосылыс ретінде электрофильді орын басу реакциясына оңай ұшырайды әсіресе индолдың пиррол сақинасының β -жағдайында оңай ұшырайды:

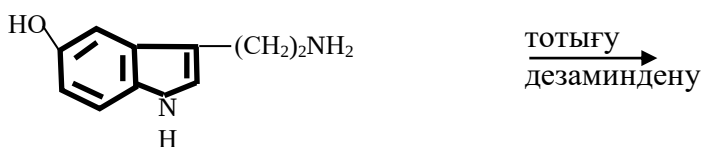
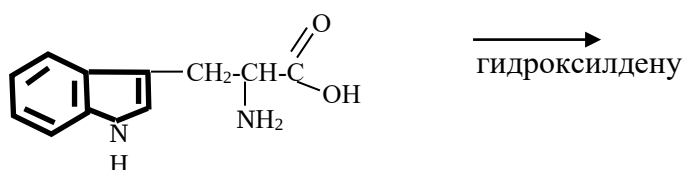
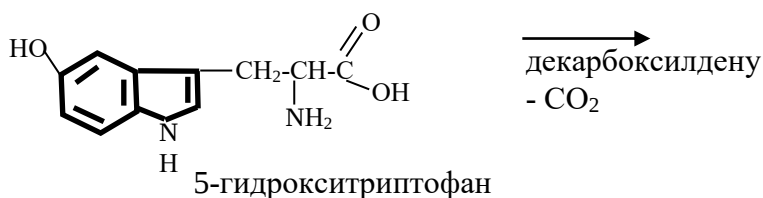


Индол туындыларына әртүрлі фармакологиялық әсері бар табиғи және синтетикалық дәрілік заттар жатады:

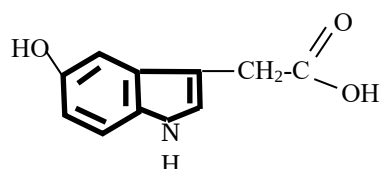
- резерпин (жылан раувольфия алкалоиды — гипотензивті және нейролептикалық әсер көрсетеді);
- индометацин (синтетикалық жолмен алынған қабынуға қарсы, ыстықты басатын және анальгетикалық қасиеті бар дәрілік заттар);
- триптофан (табиғи амин қышқылы, метаболит);
- серотонин адипинаты (медиатор);
- суматриптин сукцинаты (серотонинге ұқсас дәрілік зат);
- ондансетрон, трописетрон (серотонин блокаторы);
- арбидол (вирусқа қарсы қолданылатын препарат);
- винпоцетин (вазодилатор);
- эрголин туындылары (қара күйе алкалоиды және оның туындылары: дигидроэрготамин, дигидроэргокристин, ницерголин, эргометрин, эрготамин, метилэргометрин, бромкриптин).

Серотонин туындылары

Серотонин немесе 5-оксикриптамин биогенді амин, организмде триптофан амин қышқылының гидроксилденуі нәтижесінде түзіледі:



ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 85 беті

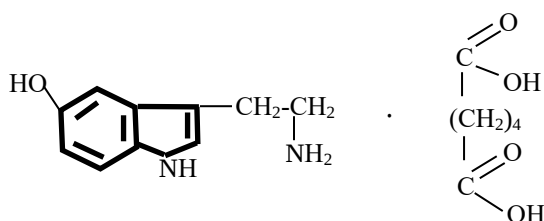


5-гидрокси-β-индолил сірке қышқылы

Серотонин адам тіршілігінде маңызды роль атқарады. Серотониннің бас миының нейромедиаторы ретінде қолданылатыны дәлелденген. Оның организмде алмасуының бұзылуы шизофрения ауруына әкеліп соғады. Қалыпты жағдайда серотонин 5-гидрокси-β-индолил сірке қышқылына дейін тотығып, бүйрек арқылы шығарылады. Серотониннің физиологиялық ролі толық зерттелмеген. Орталық нерв жүйесінде ол медиатор ролін атқарады. Серотониннің перифериялық әсері жатырдың бұлшық еттерін жиыруымен ішектің, бронхының, қан тамырларының жиырылуымен түсіндіріледі. Серотонин тромбоциттер санын көбейтеді. Медицинада қолдану үшін серотониннің синтетикалық жолмен алынған адипин қышқылымен тұзы қолданылады.

Серотониннің организмде 5-гидрокси-β-индолил сірке қышқылына дейін тотығып, биохимиялық өзгерістерге ұшырауы жаңа дәрілік зат – индометацинді алуға жол ашты.

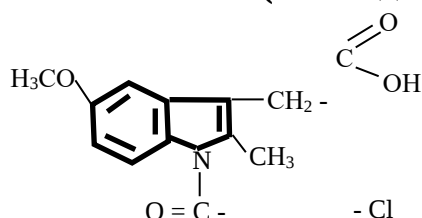
Serotonini adipinas



5-окситриптамин адипин қышқылы

Серотонин алифатты амин қышқылына байланысты әлсіз негіздік қасиет көрсетіп, әлсіз адипин қышқылымен тұрақты тұз түзеді. Күшті қышқылдармен полимеризацияға ұшырайды.

Indometacinum (Метиндол)



ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 86 беті



1 – (п-хлорбензол) – 5 – метокси-2 метилиндол 3- сірке қышқылы.

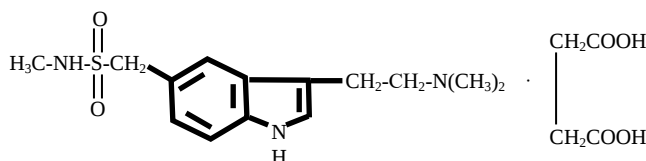
Индометацин – қабынуға қарсы және ревматизмге қарсы қолданылатын стероидты емес дәрілік зат.

1 жағдайға п-хлорбензол қышқылы қалдығын енгізу қабынуға қарсы қасиет көрсетеді.

Индометацин құрамындағы сірке қышқылының қалдығына байланысты қышқылдық қасиет көрсетеді.

Sumatriptan (Имигран)

3-[2-(Диметиламино)этил]-N-метилиндол-5-метансульфонамид сукцинаты:



Триптаминнің синтетикалық туындысы, құрылысы бойынша серотонинге ұқсас. 1989 жылы мигреньге қарсы қолданылатын дәрілік заттарды іздеу барысында табылған. Бұл препаратты зерттеуде серотониннің әсіресе (5-HT₁) рецепторларының бас миы тамырларының тонусын реттеудегі ролі негіз болған, яғни препарат (5HT_{1D}) – рецепторларының селективті антогонисті ретінде бас ауруының немесе бас миының тамырларының пульсациясын азайтуымен түсіндіріледі. Препарат нейропептидтердің және басқа да медиаторлардың қабынуын азайтады.

Препарат мигрень приступтарын басу үшін қолданылады. Суматриптан бас ауруын тез қойдырады, құсу, лоқсуды азайтады және де басқа келеңсіз жағдайларды азайтады.

Физикалық және химиялық қасиеттері

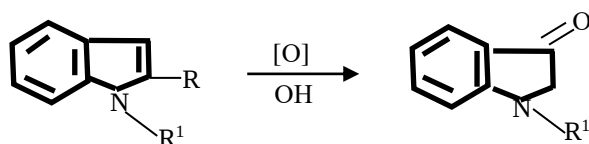
Серотонин адипинаты ақ немесе сұрғылт түсті, индометацин ақ немесе ақ-сарғыш түсті кристалды ұнтақтар, иіссіз, дәмсіз. Серотонин адипинаты және суматриптан суда жеңіл ериді, органикалық еріткіштерде аз ериді, ал индометацин керісінше суда аз ериді, органикалық еріткіштерде ериді.

Өзі екендігін анықтау

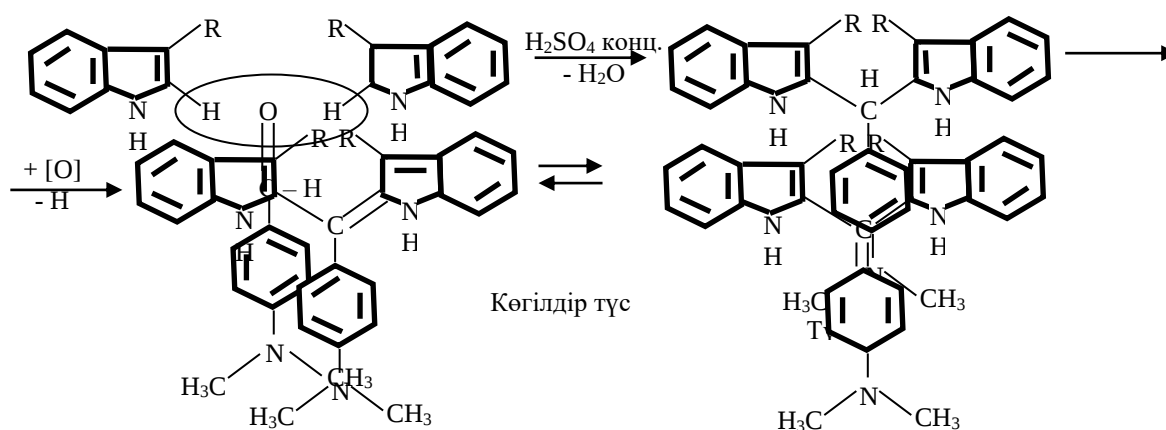
Стандартпен салыстыра отырып, УК және ИҚ аймақтағы спектрофотометрия әдісімен анықтайды.

Жалпы реакциялар:

а) негіздік ортада тотықтырғыштармен индол сақинасының тотығуы:



б) **Ван-Урка реакциясы.** Бұл реакция негізінде элеткрофильді орын басу реакциясы жатады. Реакцияның реагенті – 4-диметиламинобензальдегид. Сынақ концентрлі күкірт қышқылы және темір (III) хлориді (тотықтырғыш) қатысында жүреді:



Бұл реакцияны 2 және 3 жағдайы бос индол туындылары береді. Сондықтан индометацин бұл реакцияны бермейді. Резерпин қышқылдар қатысында C сақинасы ашылып, 2 жағдайы босаған соң береді.

Реакция өнімі 2 түрлі формада түзіледі. Реакция өнімінің түсі реакцияның жүру жағдайына және бастапқы заттарының химиялық құрылысына байланысты өзгереді. Бұл реакцияны басқа альдегидтермен де жүргізуге болады. Мысалы үшін, резерпинге хлорсутек қышқылы қатысындағы ванилинмен жүргізуге болады.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 88 беті

Өзіне тән реакциялар

Серотонин адипинаты

- а) ауыр металл тұздарымен комплексті қосылыстар түзу (серотонин 2 молекуласы қосылады).
- б) фенолдық гидроксилға тән реакциялар.
- в) екіншілік аминге тән реакциялар (натрий нитритімен сілтілік ортада нитрозо-қосылыстар түзу).
- г) біріншілік аминге тән реакциялар (аммиак бөлінгеннен кейін нингидринмен реакция).

Индометацин

Индометациннің химиялық қасиеті және талдау әдістері құрамындағы карбоксил, амид, метокси топтарына байланысты жүреді.

Қышқылдық-негіздік қасиеттері. Индометацин құрамындағы карбоксил тобына байланысты ОН қышқыл тобына жатады ($pK_a - 4,5$, яғни сірке қышқылынан да төмен $pK_a - 4,2$).

Ол сілті және аммиак ерітінділерінде еріп, тұздар түзеді. Индометацинді метанолда ерітіп сілті қосқан кезде ионизациялану және электрондық тығыздықтың өзгеруіне байланысты сары түске боялады.

Индометациннің қышқылдық-негіздік қасиетіне байланысты (Cu^{2+} және Fe^{3+}) иондарының ауыр металдарымен ерімейтін боялған тұнба түрінде комплексті тұздар түзеді.

Гидроксам сынағы амид тобына байланысты гидроксам сынағын береді.

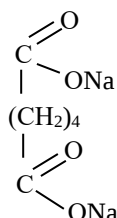
Марки реактивімен 5 жағдайдағы метокси топқа байланысты арилметан бояуын түзеді.

Индометациннің қышқылдық қасиеті оның сандық мөлшерін алкалиметрия әдісімен анықтауда қолданылады. Еріткіштері – ацетон және метанол, оларды алдымен көміртегі оксидінен (IV) азотты жіберу арқылы тазартқан соң қолданады. Титрант ретінде 0,1 М натрий гидроксиді азот ағынында қолданылады. Индикаторы - фенолфталеин.

Сандық мөлшерін анықтау

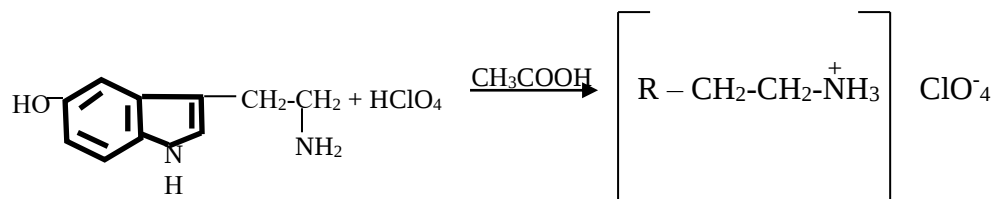
Серотонин адипинаты

- 1) адипил қышқылы қалдығы бойынша екі рет алмасқан тұз түзіледі



ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 89 беті

2) сусыз ортада әлсіз негіз ретінде нейтрализация әдісімен анықтау



3) ФЭК (фенольолдық гидроксил бойынша азобояу реакциясының түзілуі).

Индометацин

Сусыз ортадағы нейтрализация, ацетонда ерітіп, сірке қышқылы қалдығы бойынша титрленеді.

Иллюстративті материал:

- кестелер;
- презентация Microsoft Power Point.

Әдебиеттер: Қосымша 1

Бақылау сұрақтары

1. Пиррол және пирролидин қандай қасиеттерге ие?
2. Пирролидин және пирролизидин туындыларын атаңыздар.
3. Пирацетамның платифиллин гидротартратын құрылыстық формулаларын жазыңыздар.
4. Витамин В₁₂ препаратының түсінің қызыл болу неге байланысты?
5. Витамин В₁₂ жіктеу үшін қандай оптикалық қасиеті қолданылады?
6. Пиррол туындыларының препараттары үшін қандай химиялық реакциялар топтық реакциялар бола алады?
7. Витамин В₁₂-нің құрылысындағы кобальттың бар екендігін дәлелдеңіздер.
8. Витамин В₁₂-нің құрылысы қандай бөліктерден тұрады?
9. Витамин В₁₂ ериді:
 - а) хлороформа;

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 90 беті

б) бензолда

Дұрыс жауабын табыңыздар

10. В₁₂-нің өзі екендігін анықтау әдістері.

11. Витамин В₁₂ активтігі және құрылысы жағынан, псевдокобаламин мен этикобаламиннен қандай ерекшеліктері бойынша ажыратады.

12. Витамин В₁₂ өзіне тән қоспаларын атаңыздар және олардың анықтау әдістері.

13. Витамин В₁₂ сандық құрамын анықтайтын әдістер.

14. Витамин В₁₂ синтезде әдістері.

15. Витамин В₁₂ қолданылуы және сақтау жағдайлары.

16. Платифиллин – циклдік эфир екендігін дәлелдеңіздер.

17. Платифиллинге концентрлі күкірт қышқылындағы шарап қышқылы мен α-нафтолдың арасындағы реакцияның теңдеуін жазыңыздар.

18. Темір гидроксаматының түзелу реакциясын платифиллиннің өзі екендігін анықтау үшін қолданды. Бұл реакция қандай құрылыстық бөлігіне тән екендігін атаңыздар.

19. Индол туындыларының қатарының химиялық құрылыстары мен фармакологиялық әсерінің арасындағы өзара байланыс.

20. Серотонин адипинаттың, индометациннің латынша және рациональдық аттарын, химиялық формулаларын жазыңыздар.

21. Препараттардың тотығу-тотықсыздану қасиеттері және алу жолдары.

22. Серотонин адипинат, индометацин – препараттарының рациональдық аттарын, құрылыстық формулаларын жазыңыздар.

23. Индометацин – препараттарын алудағы биохимиялық алғы шарт.

24. Серотониннің тұзын неге минералдық қышқылдардан емес, органикалық қышқылдардан алады?

25. Серотонин адипинаты индометациннен қандай физикалық параметрлері (ерігіштігі, иісі, т.сі ж.т.б.) арқылы ажыратуға болады?

26. Индол туындыларының препараттарын қолдану және оны сақтау.

27. Индол препараттары үшін қандай химиялық реакциялар топтың реакциялар болып саналады?

28. Серотонин адипинатындағы біріншілік алифаттық аминге тән барлық реакцияларды жазыңыздар.

29. Серотонин туындыларының қатарының химиялық құрылысы мен фармакологиялық активтігінің арасындағы өзара байланысы.

30. Индометациндегі сірке қышқылының қалдығын химиялық реакцияның көмегімен дәлелдер беріңіз.

31. Индометациндегі ковалентті-байланысқан хлорды анықтау әдістері. Реакция теңдеулерін жазыңыздар.

32. Индометациндегі үшіншілік аминді қандай химиялық реакциялардың көмегімен анықтауға болады?

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 91 беті

Дәріс №8

Тақырыбы: Пиразол және имидазол туындылары.

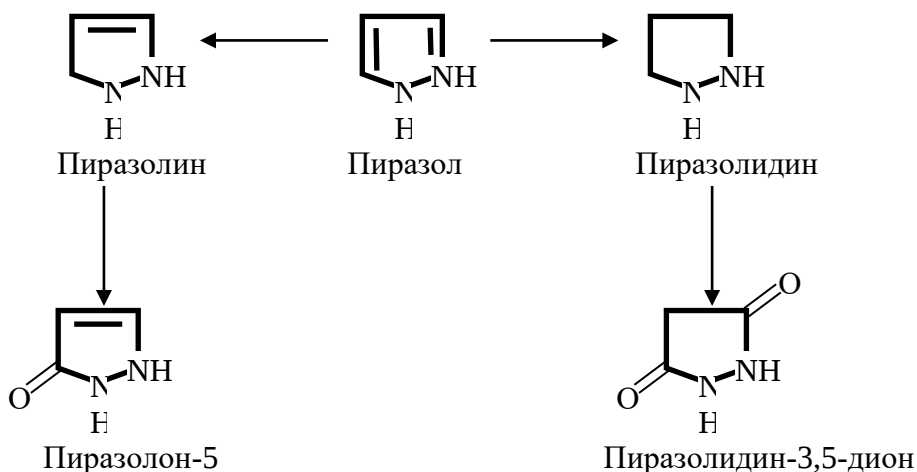
Мақсаты: Студенттерге пиразол және имидазол туындыларының дәрілік препараттарының алыну, сақталу және қолдану сатыларында нормативті құжаттар, дәрілік заттар сапасын регламенттейтін Мемлекеттік принциптер мен ережелер талабына сай фармацевтикалық талдау жасауды үйрету

Дәріс тезистері:

Жоспар:

- Пиразол туындыларының дәрілік препараттарының жалпы қасиеттері
- Пиразол туындыларының дәрілік препараттарының фармакопоялық препараттары
- Пиразол туындыларының дәрілік препараттарының сапалық реакциялары
- Пиразол туындыларының дәрілік препараттарының сандық мөлшерін анықтау
- Имидазол және имидазолин туындылары дәрілік препараттарының латынша, рационалды аттары және химиялық формулалары.
- Имидазол және имидазолин препараттары қатарларының фармакологиялық әсерімен химиялық құрылыстарының арасындағы өзара байланысы.
- Пилокарпиннің химиясы саласындағы И.А. Преображенскийдің еңбегі.
- Пилокарпин гидрохлорид, дибазол, клофелин, метранидазол. Сапасына қойылатын талаптар, дәрі түрлерін және қолданылуына байланысты талдау әдістері.

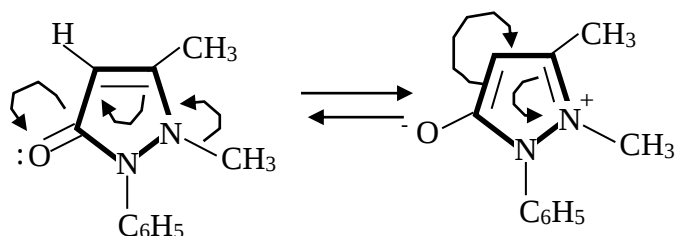
Пиразол құрамында 1 және 2 жағдайда орналасқан 2-гетероатом азоты бар 5-мүшелді гетероциклді жүйе. Медицинада пиразолдың жартылай гидрленген туындылары және тотыққан өнімдері (пиразолон 5) қолданылады:



ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 92 беті

Бұл топқа антипирин, анальгин және пропифеназин жатады, ал бутадиион пиразолидин 3,5-дион туындысына жатады. Бұл топтағы препараттар анальгетик – антипиретик қасиеттерін көрсетеді.

Антипирин және анальгин суда жеңіл ериді. Бұл қасиеті олардың құрылысының ерекшелігімен түсіндіріледі. Анальгин күкірт қышқылының орын басқан туындысы ретінде қарастырылады. Антипириннің суда еруі, оның ішкі тұз (Цвиттер-ион) немесе бетаинді құрылыс түзуімен түсіндіріледі:



Цвиттер-ион (бетаин)

Пиразол туындылары ультра-күлгін және инфра-қызыл аймақтағы спектрлерді жұтады. УК спектрлері екі максимумда; 243-245 нм және 265-275 нм аралықта жұтылады. Бұл қасиеті олардың өзі екендігін анықтауда және сандық мөлшерін анықтауда қолданылады.

Химиялық қасиеттері, талдау әдістері

Пиразол туындылары 2 жағдайдағы азотқа байланысты әлсіз негіздік қасиет көрсетеді. 1 жағдайдағы азот атомы жанындағы карбонил тобының оттегі атомына және фенил радикалына байланысты негіздік қасиет көрсетпейді. Сонымен антипирин бір қышқылды негіз ретінде қарастырылады. Судағы ерітіндісі бейтарап (рН 6,0-7,5).

Анальгин – күкірт қышқылының натрийлі тұзы болғандықтан судағы ерітіндісі негіздік қасиет көрсетеді (рН 6,0-7,5).

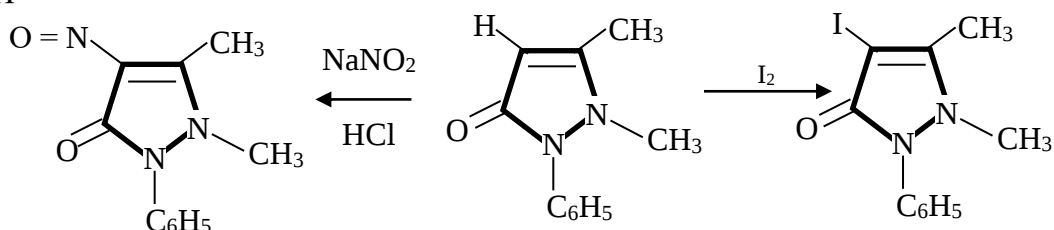
Пиразол туындылары құрамында азоты бар органикалық негіздер ретінде жалпы алкалоидтық реактивтермен комплекс тұздардың тұнбаларын береді. Әсіресе Люголь реактивімен (йодтың калий иодидтегі ерітіндісі) жүретін реакцияның ерекшелігін анықтау керек. Антипирин йодпен түссіз йодопирин түзеді, яғни йодтың алғашқы тамшыларын тамызған кезде түссізденіп, реактив көбейген кезде бұрыл тұнба – периодид береді. Анальгинге йодтың йод тамшысын тамызған кезде тотығу процесі жүреді, ал артық мөлшерде қосса периодид түзіледі.

Өзіндік реакциялар

Антипирин

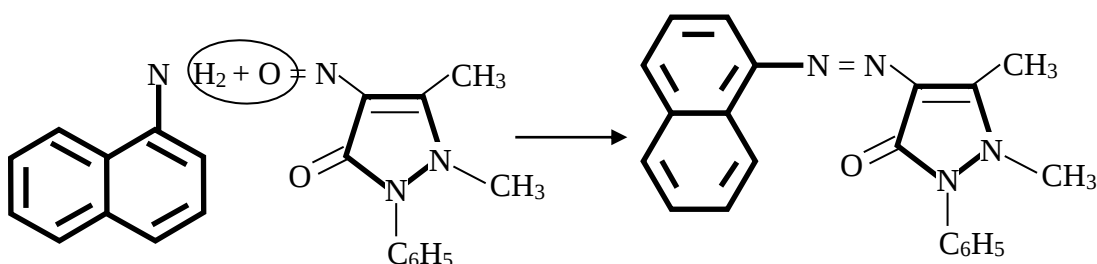
1) Комплекс түзу реакциясы. Суда Цвиттер-ион түзуіне байланысты темірдің (III) хлоридімен қызыл түсті комплексті тұз түзеді, ол минералды қышқылмен әсер еткенде түссізденеді.

2) Электрофильді орын басу реакциясы. Антипириннің бетаин түзуіне және ароматтық қасиетіне байланысты 4 және 6 жағдайда электрофильді орын басу реакциясы жүреді. Электрофиль ретінде нитрозотуындылар және галогендер алынады, антипириннің анальгиннен ерекшелігі йодпен және натрий нитритімен қышқыл ортада тотықпайды, тек орын басу реакциялары жүреді:

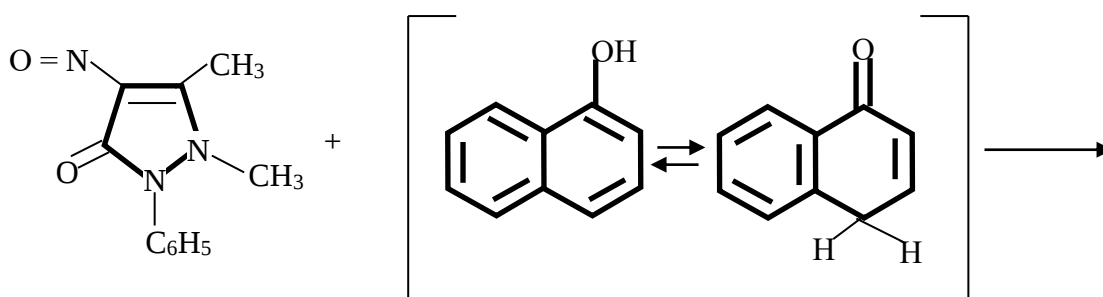


Бұл реакция өзі екендігін және сандық мөлшерін ФЭК әдісімен анықтауда қолданылады. Сонымен қатар бұл реакция нитрит ионды анықтауда да қолданылады.

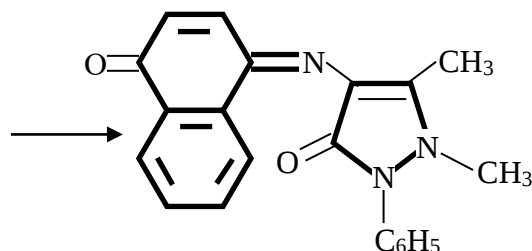
Осы нитрозоантипирин реакциясы нәтижесінде 1-нафтиламинмен азобояу түзілу реакциясын жүргізуге болады:



Нитрозоантипирин реакциясы бойынша 1-нафтолмен (кетон түрі) индофенол бояуын да алуға болады:



ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 94 беті



Антипириннің сандық мөлшерін де иодометриялық әдіспен анықтауға болады. Антипиринге артық мөлшерде йод ерітіндісімен әсер еткенде иодопирин және йодты сутек түзіледі. Оны натрий ацетатымен байланыстырып реакцияның кері жүруінен сақтайды. Йодопирин йодты адсорбциялауына байланысты оны болдырмау үшін хлороформ қосылады. Йодтың артық мөлшерін натрий тиосульфатымен хлороформ беті түссізденгенше титрлейді. Параллель жағдайда бақылау тәжірибесі жүргізіледі.

Анальгин

1) Тотығу реакциясы. Анальгин құрамындағы жартылай гидрленген пиразилин сақинасына және гидразин тобына байланысты тотықсыздандырғыш қасиет көрсетеді. Сонымен қатар анальгиннің реакция бейімділігі 4 жағдайдағы көміртек атомының радикалына да байланысты жүреді. Анальгиннің тотығу процесіне бейімділігі оны идентификациялау және сандық мөлшерін анықтауда және сақтау ерекшеліктерін де қолданылады. Тотықтырғыш ретінде темірдің (III) хлориді, күміс нитраты, натрий нитриті, калий йодаты қолданылады.

Анальгин күміс нитратымен, алдымен ақ тұнба береді, дан соң тотыққан өнім металдық күмісті жеке түрінде бөліп шығарады.

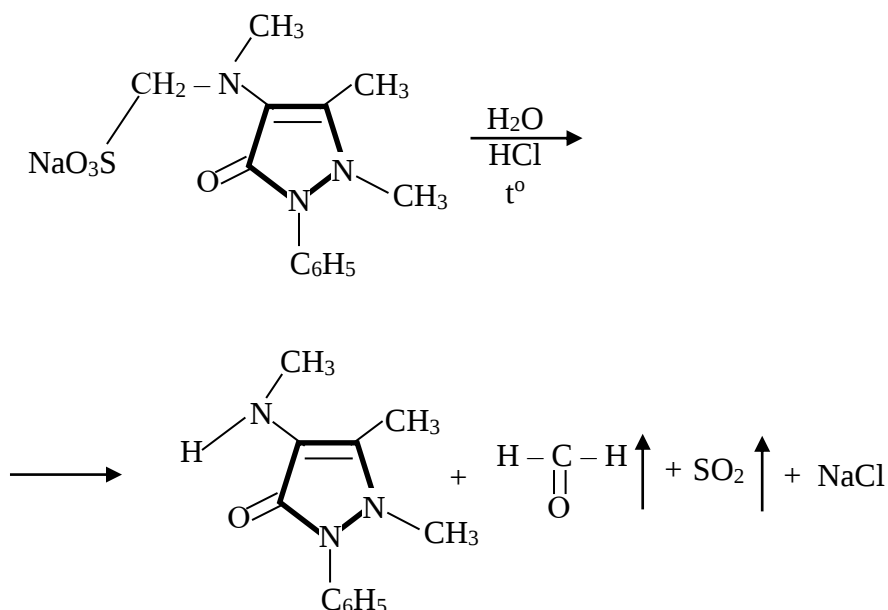
Анальгиннің калий йодаты мен қышқыл ортадағы реакциясында малина түске боялған өнім түзіледі. Одан соң калий йодтың йодқа дейін тотықсыздану нәтижесінде бұрыл түсті периодид түзіледі.

Анальгин сонымен қатар берлин көгі реакциясында береді.

2) Гидролиздік ыдырау реакциясы.

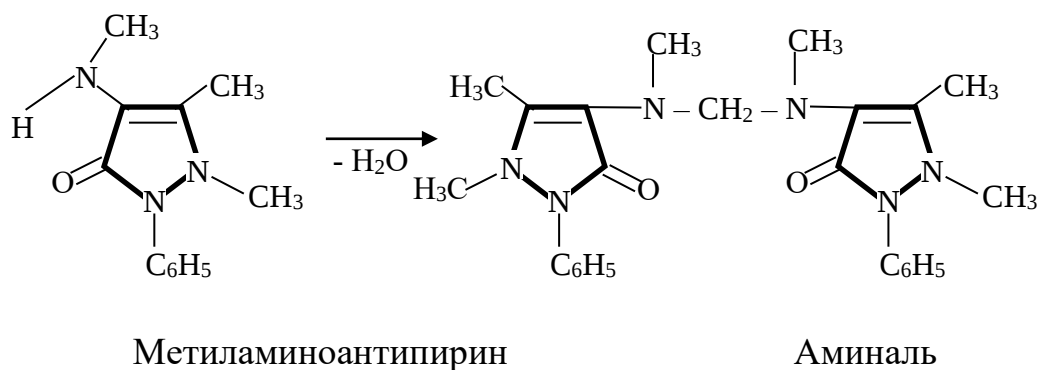
Анальгин қышқыл, бейтарап және негіздік ортада әсіресе қыздыру кезінде гидролиздік ыдырауға ұшырайды. Қышқылдық гидролиз реакциясы анальгинді идентификациялауда қолданылады. Реакция нәтижесінде күкірттің (IV) оксиді және формальдегидті иісінен байқауға болады. Сонымен қатар бөлінген формальдегидті хромотроп қышқылымен немесе салицил қышқылымен аурын бояуы бойынша анықтауға болады:

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 95 беті



3) Анальгиннің тұрақтылығы оның гидролиздік ыдырауға ұшырауымен тығыз байланысты.

Анальгин сулы ерітіндіде оксиметил туындыға, натрий гидросульфатына, формальдегидке, метиламиноантипиринге ыдырайды. Соңғы екеуі бір-бірімен реакцияға түсіп аминаль түзеді:



Анальгин жарықтың және ауадағы оттегінің әсерінен оңай тотығады. Сондықтан мемлекеттік фармакопея бойынша сапасын анықтауда мөлдірлігі анықталады және гидролизге ұшырауына байланысты қышқылдылығы және негізділігі анықталады.

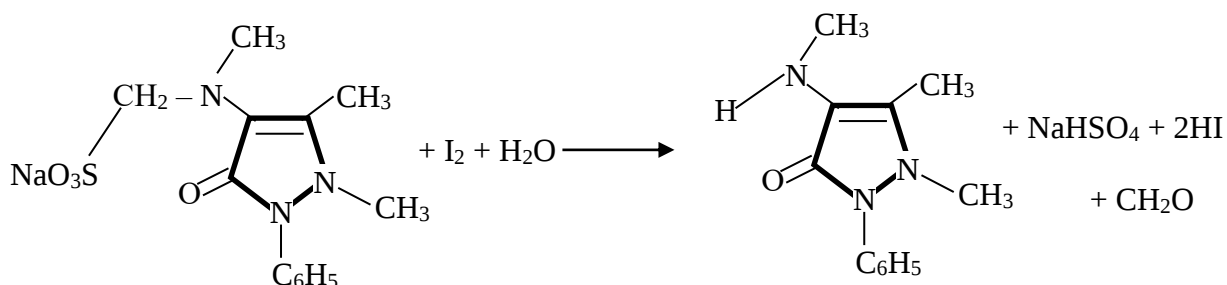
Анальгин кристаллогидрат болғандықтан тазалығын анықтауда кептіру кезіндегі салмағын жоғалтуы анықталады.

4) Сандық мөлшерін анықтау. Анальгиннің сандық мөлшерін анықтау оның тотығу қасиетіне байланысты йодометриялық әдіспен анықтайды, яғни тотығу кезінде сульфитті күкірт сульфаты күкіртке дейін тотығады. Дәрілік заттың алдын-ала гидролизге ұшырамауы үшін анальгинді спиртке ерітіп (колба құрғақ болуы тиіс), анальгинді ыдырату үшін оған 0,01 н хлорсутек

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 96 беті

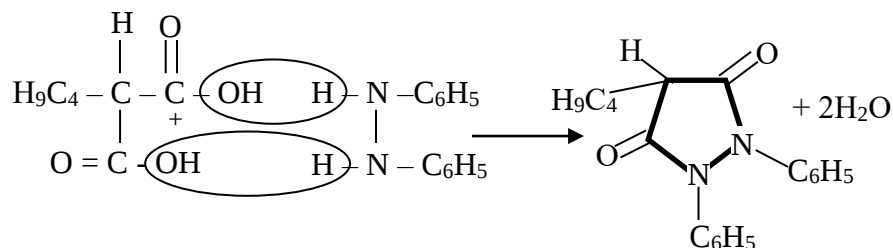
қышқылын қосып 0,1 н йод ерітіндісімен сары түске дейін титрлейді. Қышқыл натрий метиленсульфонатын гидролиздеу үшін және бөлінген формальдегидтің ары қарай тотықпауы үшін (альдегидтер негіздік ортада тотығады) қосылады.

Бұл реакцияның химизмі төмендегідей жүреді:



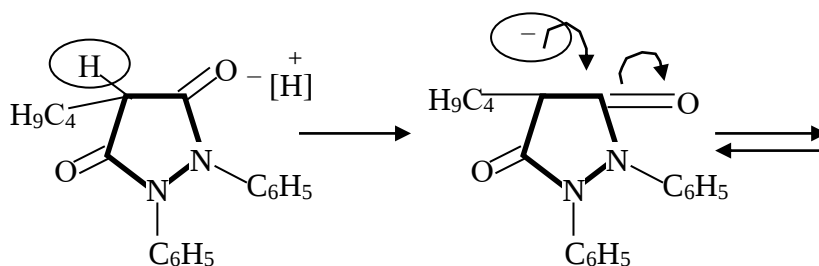
Фенилбутазон-Бутадион

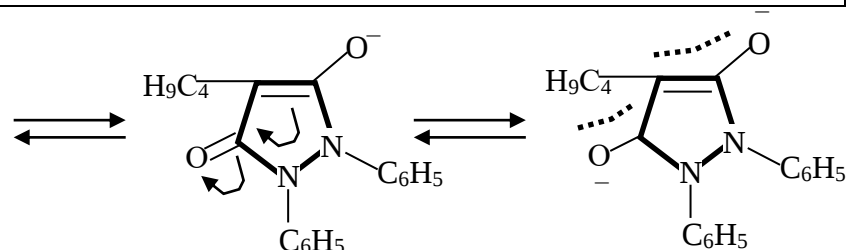
Химиялық құрылысы бойынша бутилмалон қышқылы және 1,2-дифенилгидразиннен тұратын циклді гидразид:



Фенилбутазон УК және ИҚ аймағында жарықты жұтады, бұл қасиеті өзі екендігін анықтауда қолданылады. УК спектрлері нейтралды және қышқыл ортада максимумы 240 нм, қышқыл ортада 264 нм анықталады.

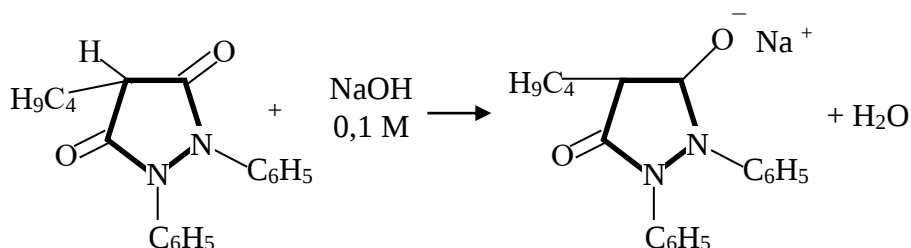
1) Қышқылдық-негіздік қасиеті. Фенилбутазонның қышқылдық қасиеті (СН-қышқыл) электро теріс карбонилді топпен қатар тұрған С₄ атомындағы жылжымалы сутекке байланысты және оның кетосенольды таутомерияға бейімділігімен түсіндіріледі. Негіздік ортада СН қышқылдың депротондануы және мезомерлі тұрақты ионының пайда болуы жүреді:





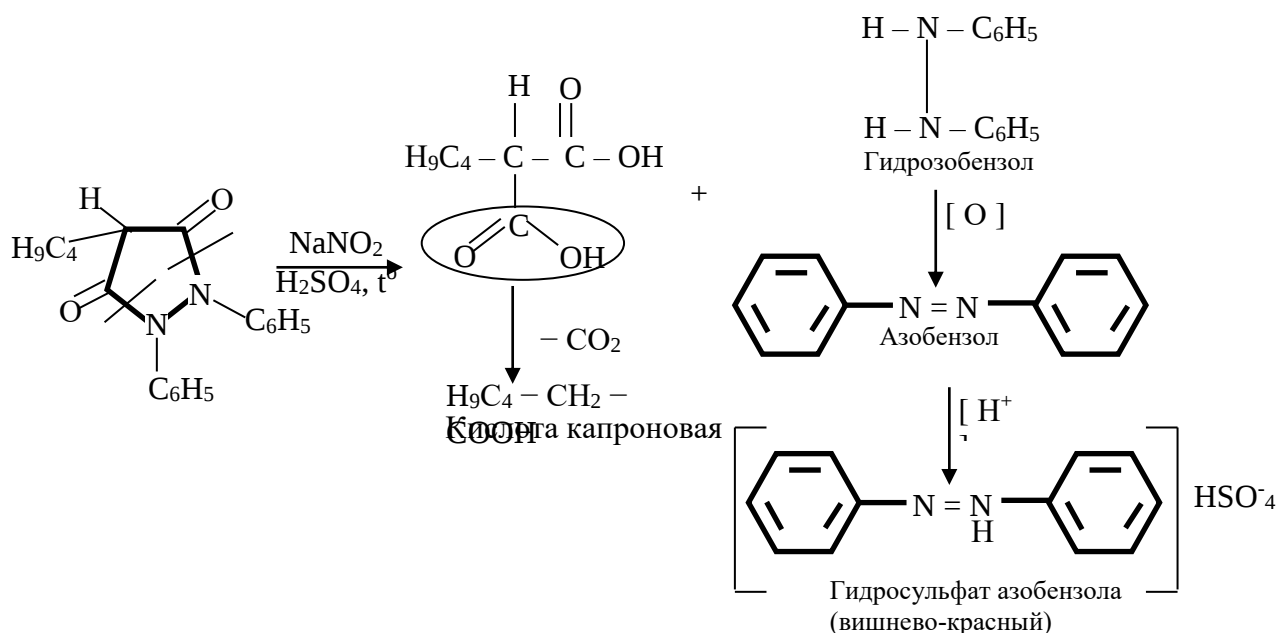
Сонымен негіздік ортада фенилбутазон амбиденті ион түрінде кездеседі.

Фенилбутазонның қышқылдық қасиетіне байланысты ол ауыр метал тұздарымен комплексті боялған иондар түзеді. Мысалы, мы сульфатымен (II) сұр-көгілдір түске боялған комплекс түзеді. Бұл реакция өзі екендігін анықтауда қолданылады. Фенилбутазонның қышқылдық қасиеті оның сандық мөлшерін алкаиметрия әдісімен анықтауда да қолданылады. Фенилбутазонды ацетон қатысында (ол пайда болған натрийлі тұздың гидролизін тежейді) 0,1 М стандарты натрий гидроксидімен титрлейді:



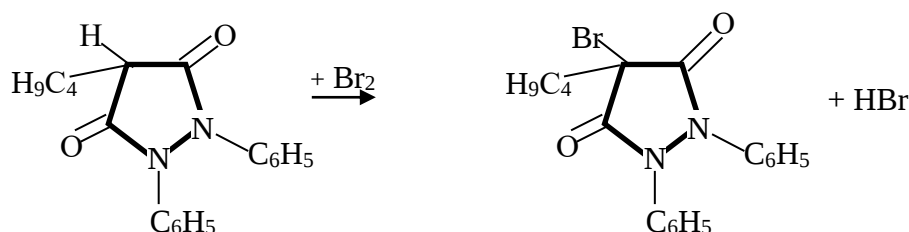
2) Тотығу реакциясы.

Фенилбутазон толық гидрленген туынды болғандықтан тотығуға бейім емес. Сондықтан оны тотықтыру үшін қатаң жағдай қажет. Мысалы кристалды натрий нитритімен концентрлі H_2SO_4 қатысында қыздыру арқылы тотықтыруға болады. Бұл реакция нәтижесінде фенилбутазон циклді гидразид ретінде гидролиздік ыдырауға ұшырап, бутилмалон қышқылына және гидрабензолға ыдырайды. Бутилмалон қышқылы декарбоксилденеді (CO_2 көпіршіктері бөлінеді), ал гидрабензол қызыл-шіе түске боялған азобензолға дейін тотығады:



3) Электрофильді орын басу реакциясы.

C₄ жағдайдағы сутек атомы электрофиль (бром+) броммен орын басу реакциясына ұшырайды, яғни бром суымен әсер еткенде өзіне тән балқу температурасы бар бром туынды түзіледі:

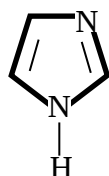


Бұл реакция фенилбутазонның сандық мөлшерін броматометриялық әдіспен анықтауға қолданылады (титрант ретінде қышқыл ортадағы калий бромиді қатысындағы 0,1 н калий броматы).

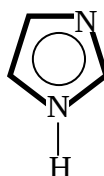
Имидазол туындылары

Имидазол туындысы немесе 1,3-дiazол, яғни 1,3-жағдайда 2-гетероатом азоты бар гетероциклді жүйе. 1 жағдайдағы азот – пирролды оның жұп электрондары қабысқан қос байланыспен байланысып оның жылжымалдылығын көрсетеді, яғни қышқылдық қасиетін анықтайды. Ал 3 жағдайдағы азот – пиридинді, бұл оның негізділігін көрсетеді, яғни жұп электрондары 3 жағдайдағы азот атомында жиналған.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 99 беті



или



Бұл топқа медицинада қолданылатын әртүрлі химиялық құрылысы бар дәрілік заттар кіреді.

Пилокарпин гидрохлориді атропиннің антогонисті, яғни көз қысымын төмендетеді, қарашықты жиырады, сонымен қатар ішек атониясын, нефритті емдеуде және тер бөлінуін күшейтеді. Молекуласы 2 циклден тұрады: имидазол сақинасы және 4,5-дигидрофураноннан (лактон) тұрады оның 3,4 жағдайында 2 хиралды центрі бар. Пилокарпин табиғи алкалоид.

Бензимидазол гидрохлориді (дибазол), метронидазол және клонидин гидрохлориді (клофелин) – синтетикалық дәрілік заттар.

Дибазол гипотензивті дәрілік зат, қан тамырларын кеңейтетін және спазмолитикалық әсер көрсетеді. Иммуностимуляторлық активтігі бар, соңғы кездерде гриппті емдеуде қолданылады.

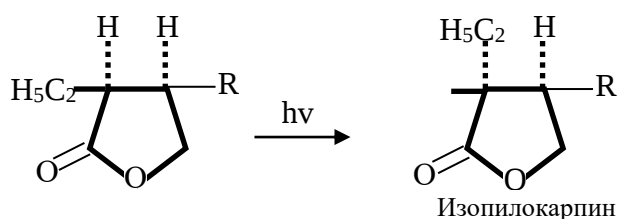
Клофелин тез және күшті гипотензивті әсер көрсететін дәрілік зат, анальгезиялық және седативтік әсері жоғары. Дәрігердің ұсынысымен ғана қолдануға болады. Дозасын жоғарлату коллапс, естен тануды тудырады.

Метронидазол құрамындағы нитротопқа байланысты микробқа қарсы және паразиттерге қарсы амебиоз, лямблиоз, трихомоноз ауруларын емдеуде қолданылады. *Trichomonas vaginalis* және басқа да қарапайымдыларды емдеуде қолданылады. Ішке қолданғанда оңай сіңіріледі, бауырда көптеп жиналады. Зәрмен 1-2 тәулік аралығында толық шығарылады. Анаэробтарға қарсы улылық әсер көрсетеді, себебі олар белок құрамындағы нитротопты тотықсыздандыру үшін қолданылатын төмен тотығу-тотықсыздану қасиеті бар электрондарды тасымалдаушы зат ретінде қолданылады. Тотығу-тотықсыздану қасиеті бар метронидазол ДНК-мен қосылып, спиральды бұзуға және макромолекуланың деградациясына қатысады.

Физикалық және химиялық қасиеттері

Бұл топтағы дәрілік заттар сыртқы көрінісі бойынша ақ кристалды ұнтақтар. Бендазол гидрохлоридінің түсі сұрлау, ал метронидазол жасылдау болып келеді. Пилокарпин гидрохлориді және клонидин гидрохлориді суда жеңіл ериді. Дибазол және метронидазол суда аз ериді. Барлық дәрілік заттар УК және ИҚ аймақтағы спектрлерді жұтады. Пилокарпин гидрохлориді оптикалық активті зат болғандықтан меншікті айналу бұрышымен сипатталады. Пилокарпин және метронидазол фотолабильді. Пилокарпин жарықта изомерленіп, изопилокарпинге айналады, сонымен фармакологиялық активтігі төмендейді:

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 100 беті



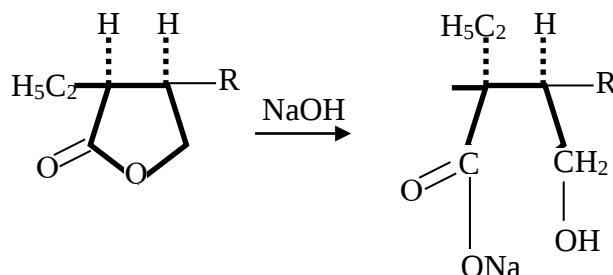
Қышқылдық-негіздік қасиеттері

Имидазол туындылары әлсіз қышқылды негіздер. Олардың минералды хлорсутек қышқылымен тұздары гидролизге оңай ұшырап, қышқыл орта береді. Сондықтан сапасын бақылағанда қышқылдылығы және рН анықталады. Бұл топтағы дәрілік заттар негіздік қасиетіне байланысты жалпы алкалоидтық реактивтермен ерімейтін комплексті тұздар береді. Бендазол гидрохлориді йод ерітіндісі мен қышқыл ортада қызғылт-күміс түсті полийодид түзеді. Бұл реакцияны бендазол гидрохлоридінің өзі екендігін анықтауда қолданылады. Бендазол гидрохлориді және клонидин гидрохлоридінің NH қышқылдық центрі бар, сондықтан олар Ag^+ и Co^{2+} иондарымен тұздар түзеді.

Бендазол гидрохлоридінің күміс иондарымен ақ тұнба түзуі хлорсутек қышқылы қалдығындағы хлорид иондарды анықтауда қолданылады. Алдымен негізді аммиак ерітіндісімен тұндырып одан соң сүзіп, азот қышқылымен қышқылданған сүзгіде хлорид ионды күміс нитратымен анықтайды.

Гидролиздік ыдырау реакциялары

Бұл қасиеті алдымен пилокарпин гидрохлоридіне тән, себебі құрамындағы лактон сақинасына байланысты. Негіздік ортада пилокарпин гидрохлориді изомеризацияға ұшырап, яғни активтігі жоғалып сақина ашылады:



Пилокарпин гидрохлориді лактон сақинасына байланысты гидроксам сынағын береді. Клонидин гидрохлоридінде негіздік ортада имидазол сақинасы ашылады.

Өзіне тән реакциялар

Пилокарпин гидрохлориді Хечка сынағы деп аталатын реакцияға түседі. Бұл реакция бойынша пилокарпин негізі хром пероксидімен (CrO_5)

O'NTUSTIK-QAZAQSTAN MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 101 беті

комплекті тұз түзеді. Пилокарпин гидрохлоридіне төмендегі реактивтерді қосады: күкірт қышқылы, калий дихроматы, сутек асқын тотығы және хлороформ. Осы кезде надхром қышқылдары және хром пероксиді түзіледі, олар пилокарпин негізімен қосылып көк-күлгін түске боялған хлороформда еритін комплексті тұз түзеді. Бұл реакцияны басқа да органикалық негіздер береді (эфедрин, антипирин).

Дибазолдың негіздік қасиеті 3 жағдайдағы азотқа байланысты жүреді, бірақ оның электрондық тығыздығы бензол сақинасына қарай ығысқан, сондықтан оның негізділігі төмен. NH тобы (1 жағдай) әлсіз қышқылдық қасиет көрсетеді. Толығымен қарағанда дибазол әлсіз негіз, сондықтан күйдіргіш сілтілермен ғана емес, аммиак ерітіндісімен де оңай тұндырылады. Азоты негіз ретінде йод ерітіндісімен қызғылт-күміс түсті комплексті (перйодид) түзеді. Дибазолдың қышқылдық қасиетіне байланысты күміс нитратымен ақ тұнба, ал кобальт нитратымен көгілдір түс береді. хлорид ионын анықтау үшін алдымен дибазолды аммиак ерітіндісімен тұндырып, фильтратта хлоридтерді анықтайды. Сандық мөлшерін анықтауда әлсіз негіздік қасиеттері ескеріледі.

Метронидазолға азбояу реакциясы тән, яғни құрамындағы ароматтық қасиеті бар нитротопты амин тобына дейін тотықсыздандырғаннан кейін азобояу реакциясы жүреді.

Сандық мөлшерін анықтау

1. Сусыз ортадағы қышқылдық-негіздік титрлеу (субстанциялар).
Ортасы – сусыз сірке қышқылы (немесе құмырсқа қышқылы), титрант – 0,1 М хлор қышқылы. Хлорид ионды сынап ацетатымен немесе сірке ангидридмен байланыстырады. Барлық заттар бір қышқылды негіздер ретінде титрленеді.

2. Аликалиметрия (дәріхана жағдайында). Хлорсутек қышқыл қалдығы бойынша негізбен титрленеді. Пилокарпин гидрохлориді және клонидин гидрохлоридін титрлеу кезінде бөлінетін органикалық негіздерді хлороформмен ығыстырады.

Дибазолды титрлеу кезінде де хлороформ қосылады, себебі оның NH қышқылдық орталығы натрий гидроксидімен реакцияға түсіп, титрлеу нәтижесін жоғарлатуы мүмкін.

3. Физика-химиялық әдістер:

— УК аймақтағы спектрофотометрия.

ФЭК әдісі (пилокарпин гидрохлориді – гидроксам сынағы

Иллюстративті материал:

- кестелер;

O'NTUSTIK-QAZAQSTAN MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 102 беті

- презентация Microsoft Power Point.

Әдебиеттер: Қосымша 1

Бақылау сұрақтары

1. Пиразол туындыларының қандай препараттары МФ Х басылымына енгізілген. Латынша аттарын және химиялық формулаларын жазыңыздар.
2. Пиразол туындылары, препаратының жалпы алу схемасын жазыңыздар.
3. Пиразол туындылары, препараттарын өзі екендігін анықтайтын, оларға тән реакцияларын жазыңыздар.
4. Пиразол препараттарын бір-бірінен қандай сапалық реакциясымен ажыратуға болады. Реакцияның теңдеуін жазыңыздар.
5. Анальгинді және антипиринді йодометриялық анықтау негізінде қандай химиялық реакциялар жатыр.
6. Амидопириннің және бутадиионның сандық мөлшерін нейтрализация әдісімен анықтаудағы ерекшеліктер.
7. Пиразол туындыларының препараттары қандай ауыруларды емдеу үшін, қандай дәрілер түрінде қолданылады?
8. Пиразолон 5-тің таутомерлі түрлерін жазыңыздар. Атомдарын нөмірлеңіздер.
9. Пиразол – туындылары, препараттарының латынша, рациональды аттарын жазыңыздар жалпы және жеке функциональдық топтар көрсетіңіздер.
10. Этилсірке эфирінен амидопиринді және анальгинді қалай синтездеп алуға болады. Синтез жағдайларын көрсетіңіздер.
11. Пиразол туындыларының препараттары темір (III) хлоридімен әрекеттескен кезде қандай химиялық ғаламиялар жүреді. Бұл реакцияларды бір-біріне ажырату үшін қолдануға бола ма?
12. Антипириннің және бутадиионның натрий нитритпен әрекеттесуі қандай жағдайларда жүреді. Реакцияның химизмін және реакциялардың өнімдерін жазыңыздар.
13. Анальгинде және бутадиионда қандай қоспалар бар. Олардың препарата болу себептерін түсіндіріңіздер. Оларды анықтаудағы реакциялардың қандай көлемі жұмсалады?
14. Құрамына амидопирин кіретін жеке дайындалатын дәрі түрлеріне мысал келтіріңіздер.
15. Егер пиразол препараттарын жарық жерде сақтаса қандай өзгерістер ұшырайды. Реакция химизмін жазыңыздар.
16. Пиразол туындылары, препараттарының қышқыл-негіздік қасиеттерін сипаттаңыздар. Реакция теңдеулерін жазыңыздар.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 103 беті

17. Пиразол тобының препараттарының тотықсыздандырғыш қасиетін қандай реакцияның көмегімен анықтауға болады. Реакция химизмін жазыңыздар.
18. Анальгин препаратындағы хлороформда еритін заттардың анықтау әдістемесін жазыңыздар.
19. Пиразол топтары препараттарының сандық мөлшерін қандай әдістермен анықтайды? Реакция теңдеуін жазыңыздар.
20. Пиразол туындылары препараттарының фармакологиялық қасиетімен химиялық құрылысы арасындағы өзара байланыс.
21. Пиразол туындылары препараттарының физика-химиялық қасиеттерін сипаттаңыздар. Реакция теңдеулерін жазыңыздар.
22. Антипиринді, амидопиринді, бутадиионды бір-бірінен ажырату реакцияларын жазыңыздар. Реакция өнімдерін атаңыздар.
23. Пиразол тобының препараттарын бір-бірінен ерігіштігі, сыртқы түрі бойынша ажыратуға бола ма?
24. Анальгиндегі болуы мүмкін қоспаларды анықтау әдістемесін жазыңыздар. Реакция химизмін жазыңыздар.
25. Мына препараттардың: пилокарпин гидрохлоридінің, клофелиннің, дибазолдың, метронидазолдың латынша, рационалдық аттарын, формулаларын жазыңыздар.
26. Имидазол және имидазолин қатарының химиялық құрылысымен фармакологиялық әсерінің өзара байланыстылығы.
27. Пилокарпин гидрохлоридінің алу жолдарын жазыңыздар.
28. Алу жолдарына байланысты пилокарпин гидрохлоридіне қандай қоспалар болуы мүмкін және оларды қалай анықтайды?
29. Метронидазолдың, клофелиннің, дибазолдың синтезі. Реакция теңдеулерін жазыңыздар.
30. Метронидазолдың және дибазолдың дәрілік препараттарының сапалылығын қалай анықтайды?
31. Имидазол және имидазолин туындыларының дәрілік препараттарын сыртқы түрі және ерігіштігі бойынша ажырату мүмкін бе?
32. Клотримазол, нафтизин, галазолин, мотилиум дәрілік препараттарының физикалық және химиялық қасиеттері. Сапасына қойылатын талаптар. Талдау әдістері.
33. Гистаминнің дәрілік зат ретінде қолданылуы. Физикалық және химиялық қасиеттері. Сапасына қойылатын талаптар. Талдау әдістері.
34. Гистамин туындыларының дәрілік препараттарын талдау: супрастин, ранитидин, фамотидин.

O'NTUSTIK-QAZAQSTAN MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 104 беті

Дәріс №9

Тақырыбы: Пиридин туындылары

Мақсаты: Студенттерге пиридин туындылары, пиридинметанол туындыларының және пиридин 3,4-карбон қышқылдарының дәрілік препараттарының алыну, сақталу және қолдану сатыларында нормативті құжаттар, дәрілік заттар сапасын регламенттейтін Мемлекеттік принциптер мен ережелер талабына сай фармацевтикалық талдау жасауды үйрету

Дәріс тезистері:

Жоспар:

- пиридинметанол туындыларының дәрілік препараттарының жалпы қасиеттері
- пиридинметанол туындыларының дәрілік препараттарының фармакопоялық препараттары
- пиридинметанол туындыларының дәрілік препараттарының сапалық реакциялары
- пиридинметанол туындыларының дәрілік препараттарының сандық мөлшерін анықтау
- пиридин 3,4-карбон қышқылдарының дәрілік препараттарының жалпы қасиеттері
- пиридин 3,4-карбон қышқылдарының дәрілік препараттарының фармакопоялық препараттары
- пиридин 3,4-карбон қышқылдарының дәрілік препараттарының сапалық реакциялары
- пиридин 3,4-карбон қышқылдарының дәрілік препараттарының сандық мөлшерін анықтау

Пиридин туындыларына табиғи және синтетикалық жолмен алынған әртүрлі фармакологиялық қасиет көрсететін дәрілік заттар жатады. Химиялық құрылысы бойынша оларды үлкен 4 топқа бөлуге болады: **пиридинметанол және оксипиридин** туындылары; **дигидропиридин** туындылары; **пиридин-3-карбон (никотин қышқылы)** туындылары; **пиридин-4-карбон (изоникотин қышқылы)** туындылары.

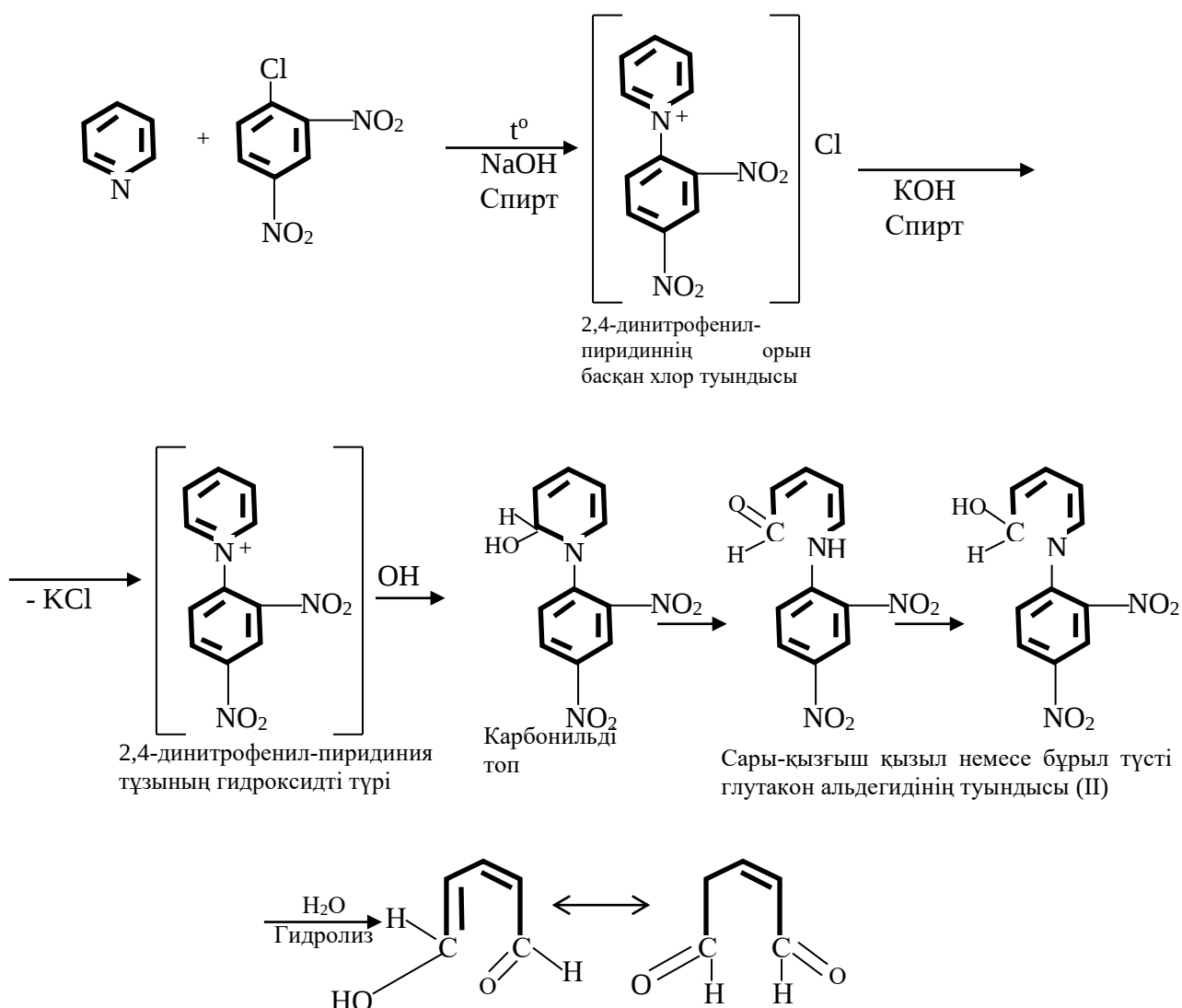
Химиялық қасиеттері және сапасын талдау әдістері

Пиридин тобының жалпы реакциялары:

1. Пиролиз. Пиридин туындыларының кристалдық затын натрий карбонатымен қыздырған кезде жағымсыз иісі бар пиридин бөлінеді.

2. Лимон қышқылымен сірке ангидридімен жүретін түрлі түсті реакция. Препаратты кристалды лимон қышқылымен сірке ангидридімен қыздырғанда шие түсті түс пайда болады.

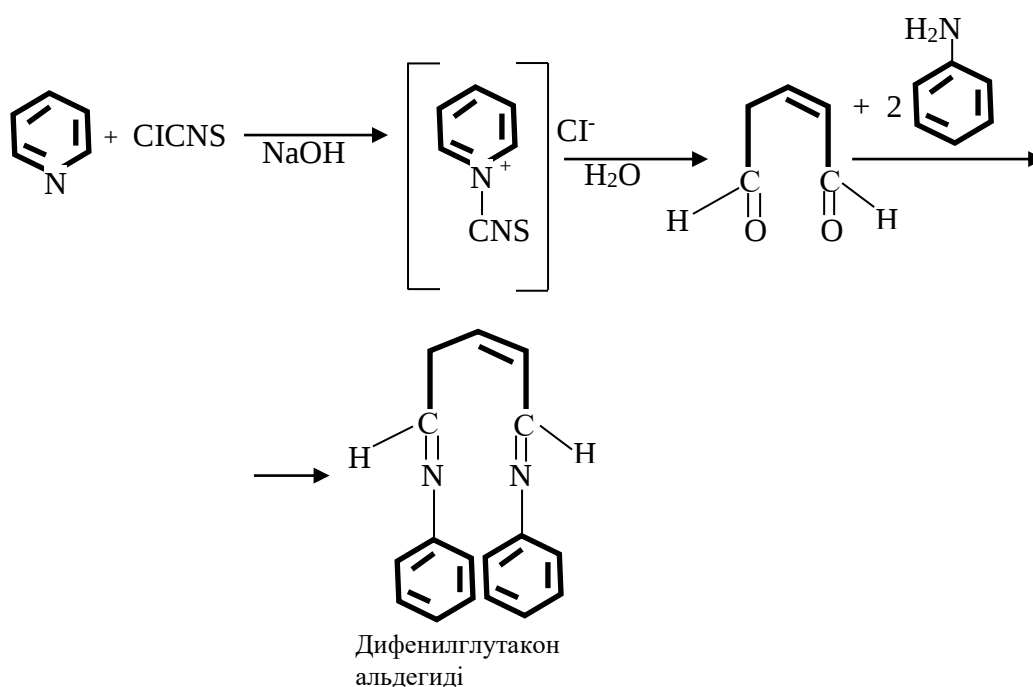
3. Полиметин бояуы немесе глутакон альдегидінің туындысының пайда болуы (Цинке реакциясы). Бұл реакция пиридин туындыларының азот атомына қарағандағы 2 және 6 жағдайы бос препараттарға тән. Бұл реакция негізінде 2,4-динитробензолмен негіздік ортада пиридин цикліне әсер еткенде глутакон альдегиді түзіледі. Алдымен пиридиния тұзы (I) түзіледі, оған натрий гидроксидімен әсер еткенде пиридин циклі ашылып бұрыл немесе қызыл түске боялған глутакон альдегидінің туындысы (II) түзіледі. Глутакон альдегидінің туындысы тұрақсыз қосылыс, гидролиз нәтижесінде екі түрлі таутомерлі формада болатын глутакон альдегидіне (III) ыдырайды:



ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 106 беті

Глутакон альдегидінің таутомерлі формасы (III)

Ыдыратқыш агент ретінде 2,4-динитрохлорбензолдың орнына басқа да қосылыстар, мысалы хлорродан (аммоний роданиді және хлорамин Б алынатын) немесе бромродан алынады. Бұл жағдайда да глутакон альдегиді түзіледі, ол анилинмен немесе басқа да ароматты аминдермен конденсацияланып, боялған полиметин бояуын түзеді:



4. Қышқылдық-негіздік реакциялар. Пиридин тобындағы дәрілік препараттар амфотерлік қасиет көрсетеді.

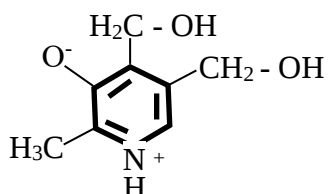
Азоты органикалық негіздер ретінде бұл топтың препараттары жалпы алкалоидтық тұндыру реактивтерімен комплексті тұнбалар түзеді (Люголь, Драгендорф, Майер реактивтері, фосфорлы-молибден, кремневольфрам қышқылы ерітінділері, танин және т.б.).

Бұл топтағы дәрілік заттар құрамындағы басқа да функционалдық топтарға байланысты (карбоксил, амид, фенолдық топтар және т.б.), ауыр металл тұздарымен боялған түсті комплекстер түзеді.

Өзіндік дәрілік заттардың сапасын талдау әдістері

Пиридоксин гидрохлориді, пиридоксальфосфаты және пиридитолға тән реакциялар

Бұл топтағы дәрілік заттар амфотерлі қосылыстар түзеді, УК аймақтағы спектрлерді жұтуы рН мәніне сәйкес өзгереді:

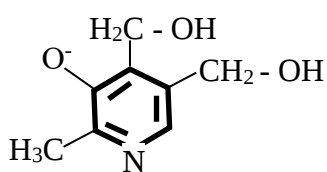


Цвиттер-ион

рН бейтарап

max₁=252 нм

max₂=324 нм

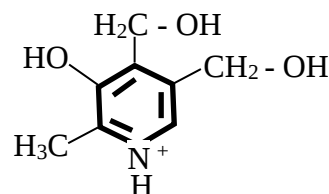


Фенолят

рН > 7

max₁=245 нм

max₂=349 нм



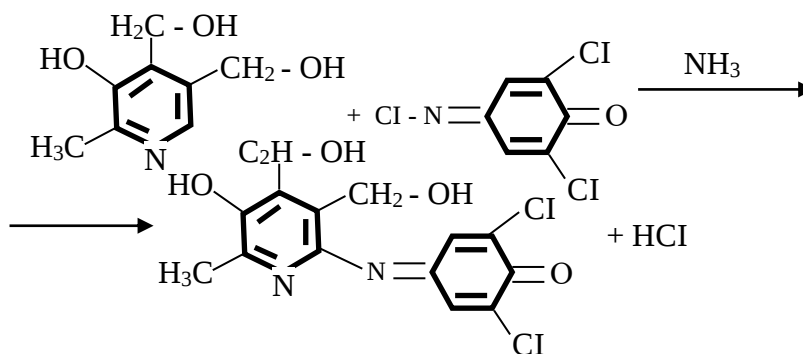
пиридиндік азот бойынша
түзілген тұз

рН < 7

max₁=232 нм

max₂=290 нм

Функционалдық топтарға тән реакциялар. Фенолдық гидроксилді темір хлориді (III), ерітіндісімен аурин бояуы арқылы және Марки реактивімен, азобояу және индофенол бояуын түзу реакциялары бойынша анықтайды. МФ бойынша пиридоксиннің өзі екендігін с 2,6-дихлорхинонхлоримидпен индофенол түзу реакциясы бойынша анықтайды:



Түзілген көгілдір түсті индофенол бояуын бутанол ерітіндісімен бөліп алады.

Альдегидтік топты анықтау пиридоксальфосфаттағы альдегид тобын фенилгидразинмен Шифф негізін түзу реакциясы бойынша анықтайды (сары түйршікті тұнба пайда болады).

Пиридитолдағы дисульфидті топты су моншасында цинк ұнтағының қатысында қыздыру арқылы сульфид ионына айналдырып оны форсфорлы-молибден қышқылымен концентрлі аммиак ерітіндісі қатысында анықтайды, көк түсті өнім пайда болады.

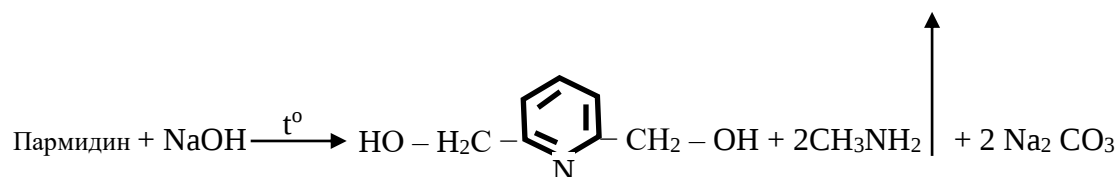
Сандық мөлшерін анықтау пиридоксин гидрохлориді, пиридоксальфосфат және пиридитолдың сандық мөлшерін сусыз ортадағы нейтрализация әдісімен анықтайды. Мұзды сірке қышқылында ерітіп, 0,1 М

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 108 беті

хлор қышқылымен титрлейді. Пиридоксин гидрохлоридін алкалиметрия әдісімен де анықтауға болады.

Пармидин

Өзі екендігін анықтау әдісі оның құрамындағы уретан тобына байланысты жүреді. Уретан фрагментін сілтілік гидролиз нәтижесінде қыздыру арқылы анықтайды:



Пиридиндік циклді лимон қышқылы мен сірке ангидрид қатысында қыздыру арқылы анықтайды (кейін қызыл түске өзгертін сары түс пайда болады).

Сандық мөлшерін анықтау – сусыз ортадағы нейтрализация әдісімен анықтайды (мұзды сірке қышқылында ерітіп, 0,1 М хлор қышқымен титрлейді).

Нифедипин

Препараттың өзі екендігін физико-химиялық әдістермен анықтайды (ИК- и УК-спектроскопия).

Электроакцепторлы қасиеті бар нитротоп нифедипиннің диметилформамид ортасында 0,1 М калий гидроксидінің спирттік ерітіндісімен титрлегенде интенсивті көк түске бояйды.

Препарат күрделі эфир тобына тән гидроксам сынағын береді.

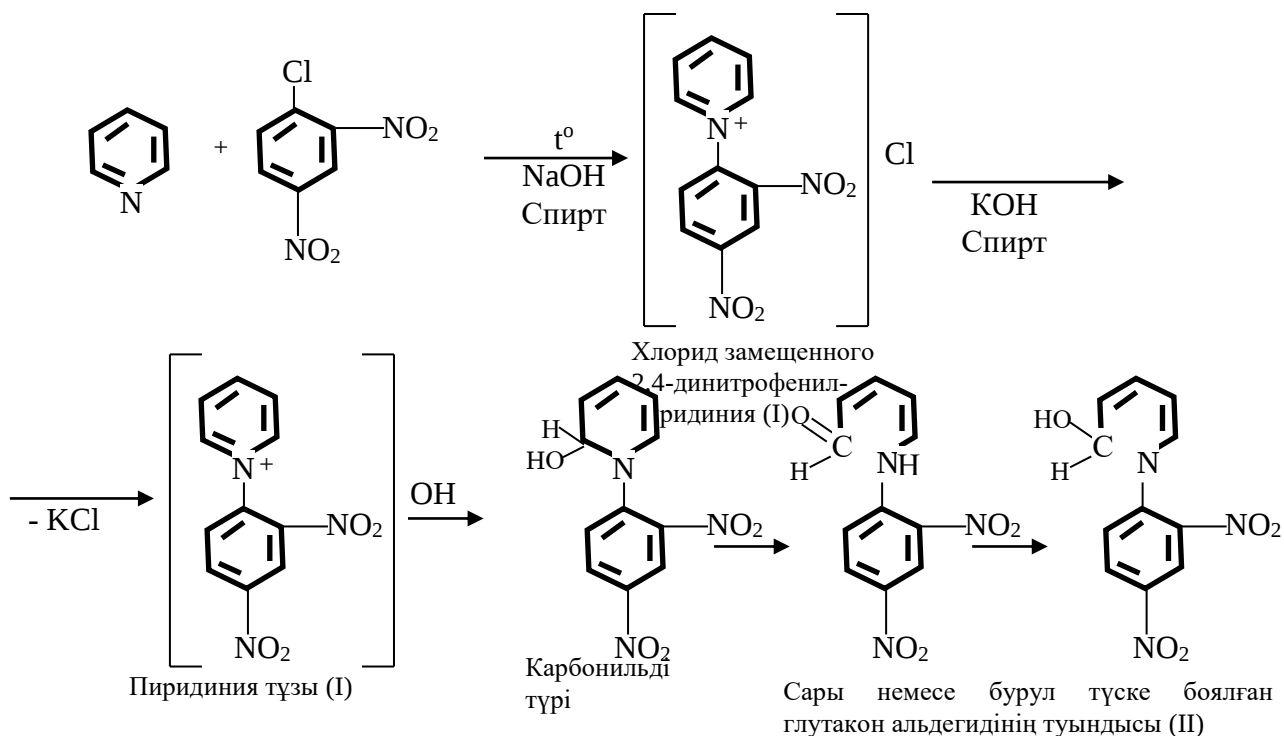
Сандық мөлшерін анықтау УК-спектрофотометрия әдісімен анықтайды.

Пиридин 3,4-карбон қышқылдары (никотин қышқылы) – туындылары – никотин қышқылы немесе РР витамині пеллаграға қарсы, никотинамид (пеллаграға қарсы), никодин (өт айдайтын) дәрілік зат ретінде қолданылады. 25%-ті никотин қышқылының диэтиламидінің ерітіндісі «кордиамин» орталық нерв жүйесін стимулдаушы және аналептикалық дәрілік зат ретінде қолданылады. Медицинада никотин қышқылының комплексті препараттары – феррамид постгеморрагиялық және темір жетіспейтін анемияда қолданылады. Сонымен қатар комплексті препарат – коамид медицинада жиі қолданылады. Кобальт қан түзілуді жақсартады, темірдің оңай сіңірілуін және белокты комплекстің пайда болуын, гемоглобин синтезін, эритропоэзді реттеп, анемияны болдырмайды. Сондықтан коамид гипохромды анемияны емдеуде қолданылады. Изоникотин қышқылының туындыларына медицинада изониазид, фтивазид қолданылады. Олар туберкулезді емдеу

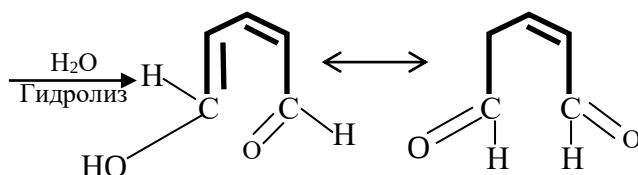
үшін қолданылады. Құрылысында пиридин сақинасы және гидразин қалдығы болғандықтан ол оңай тотығады, бұл қасиетін препараты сақтау кезінде ескеру керек. Олардың физикалық, химиялық қасиетін химиялық құрылысымен байланыстыру, жалпы және жеке реакцияларын таңдап осы топтың дәрілік препараттарының сапасын анықтауда кәсіптік маңызы зор.

Химиялық қасиеттері және талдау әдістері

1. Пиролиз. Пиридин туындыларының кристалдық ұнтақтарын натрий карбонатымен қосып қыздырғанда жағымсыз иісі бар пиридин бөлінеді.
2. Лимон қышқылымен және сірке ангидридiмен түсті реакция. Препараты кристалды лимон қышқылымен және сірке ангидридiмен қыздырғанда шие түске боялады.
3. Полиметин бояуы – глютакон альдегидінің пайда болуы (Цинке реакциясы). Бұл реакция пиридин туындыларының азот гетероатомына байланысты 2-ші және 6-шы жағдайлары бос кезде жүреді. Пиридин туындыларына сілтілік ортада 2,4-динитрохлорбензолмен әсер еткенде пиридин сақинасы ашылып, глютакон альдегиді түзіледі. Алдымен пиридиния тұзы (1) түзіліп, оған ары қарай натрий гидроксидімен әсер еткенде бурыл немесе қызыл түске боялған глютакон альдегидінің туындысы (2) түзіледі. Глютакон альдегидінің туындысы тұрақсыз зат, ол гидролиз нәтижесінде екі түрлі таутомерлі формада кездесетін глютакон альдегидіне (3) айналады. Глютакон альдегидінің натрийлі тұзының енольды формасы Сары түске боялған:

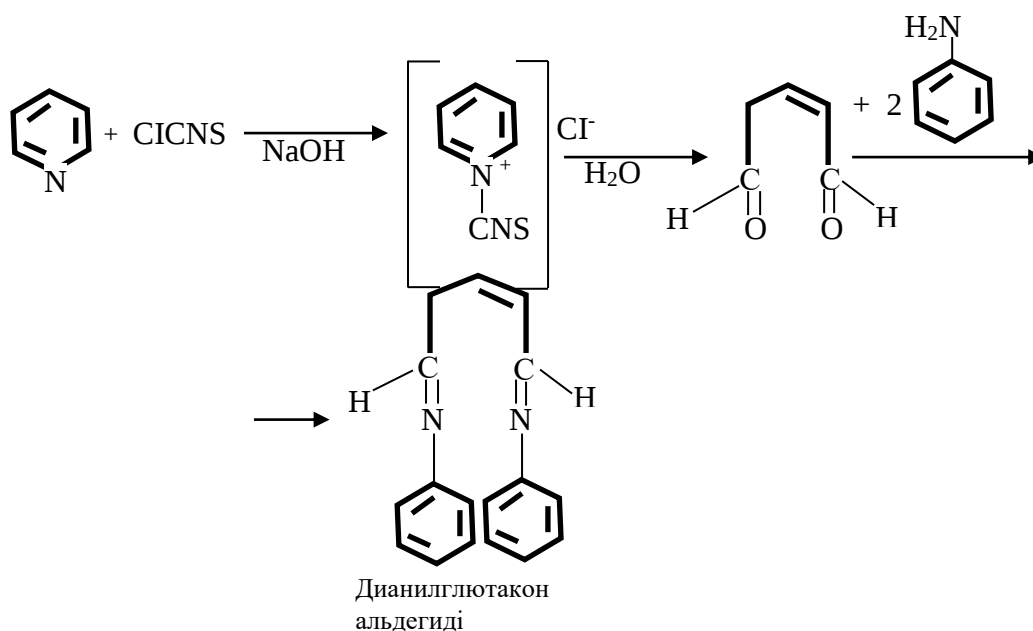


ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 110 беті



Глутакон альдегидінің таутомерлі түрі (III)

Ыдырату агенті - 2,4-динитрохлорбензолдың орнына басқа қосылыстар мысалы: хлорродан (аммоний роданиді және хлорамин Б- ден алынған), немесе бром радон. Бұл кезде де глутакон альдегиді түзіліп, ол анилинмен конденсацияланып, полиметин бояуын береді:



Қышқылдық-негіздік реакциялары. Пиридин туындыларының дәрілік препараттары құрылысындағы элементтерге байланысты амфотерлік қасиет көрсетеді.

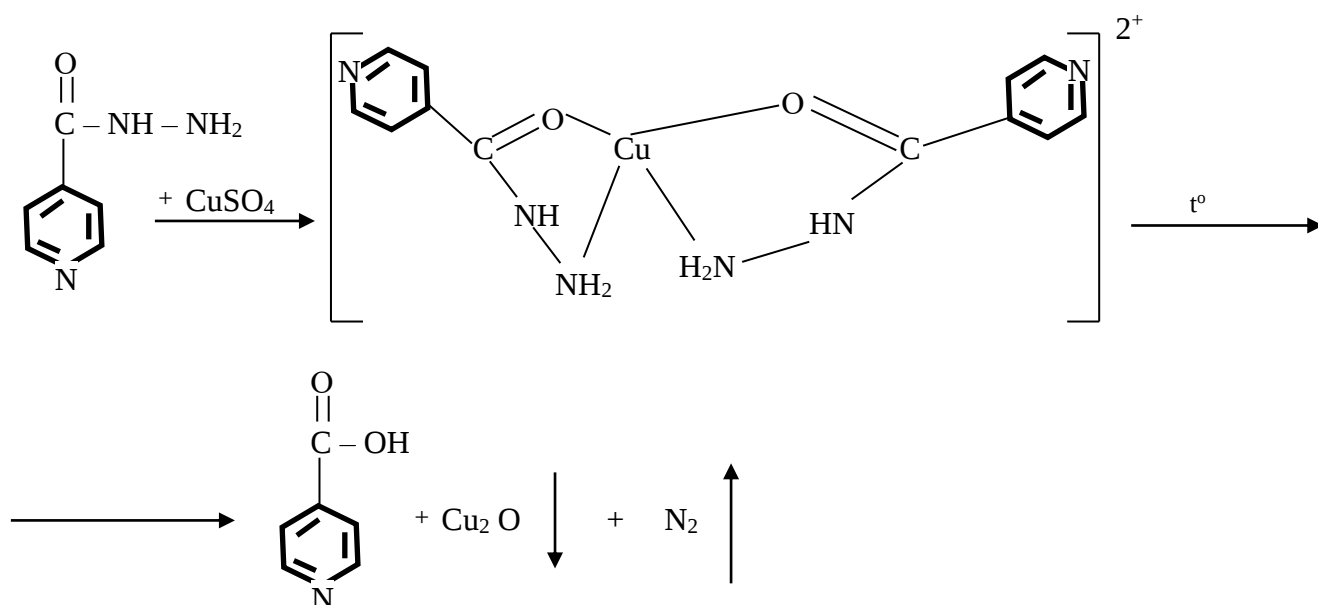
Құрамында азоты бар органикалық негіз ретінде жалпы алкалоидтық тұндыру реактивтерімен (Люголь, Драгендорф, Майер реактивтері, фосфорно-молибден, кремневольфрам қышқылдары, танин және т.б.) комплексті қосылыстар береді.

Бұл топтағы дәрілік препараттар құрамындағы карбоксил, амид, фенолдық топтары бойынша қышқылдық қасиет көрсетіп, ауыр металл тұздарымен боялған өнімдер береді.

Өзіндік дәрілік препараттарға талдау жасау

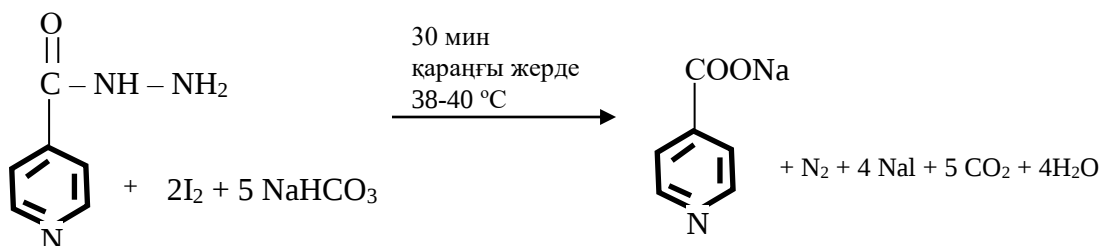
Изониазид

Қышқылдық - негіздік қасиеттері. Препарат амфотерлі қасиет көрсетеді. Негіздік қасиеті пиридин сақинасындағы азот атомына және

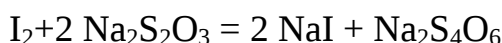


ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 112 беті

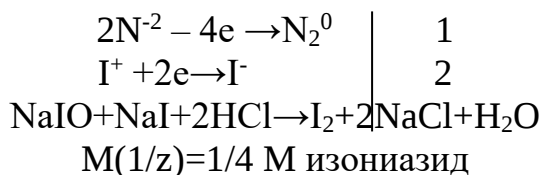
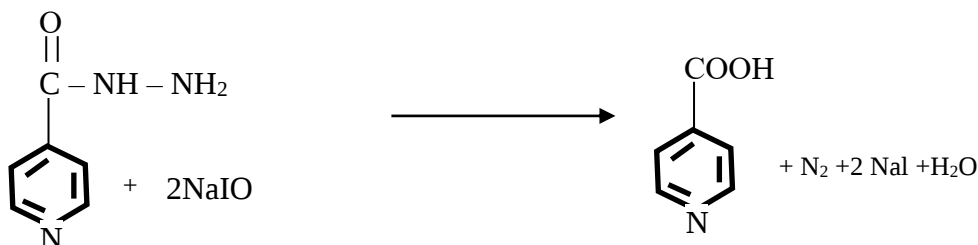
Сандық мөлшерін анықтау әдістері. МФ бойынша сілті және натрий гидрокарбонаты қатысында (бөлінген сутекті иодты нейтралдау үшін) кері иодометрия әдісі қолданылады:



Бөлінген иодтың стандарты ерітіндісін натрий тиосульфатымен титрлейді:



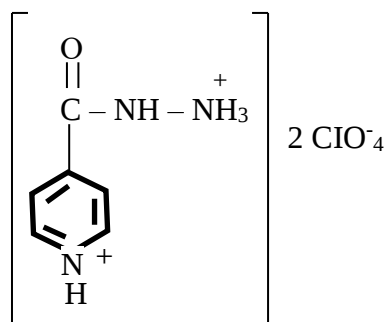
Процесті стадия бойынша келесі түрде көрсетуге болады:



МФ бойынша изониазидтің сандық мөлшерін броматометриялық әдіспен анықтайды.

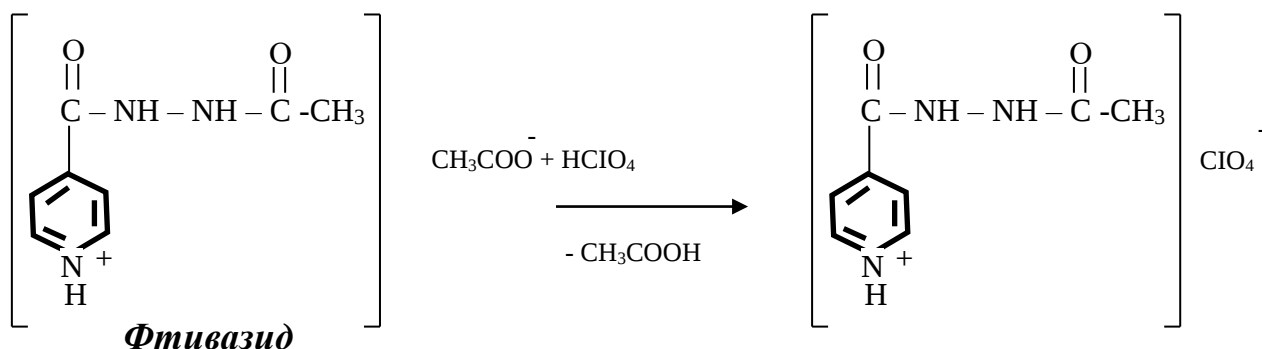
Изониазидті әлсіз негіз ретінде сусыз ортадағы қышқылдық – негіздік титрлеу әдісімен де анықтауға болады. Мұзды сірке қышқылы қатысында хлор қышқылымен изониазидтің диперхлораты түзіледі:

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		 SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы		044-55/
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		191 беттің 113 беті



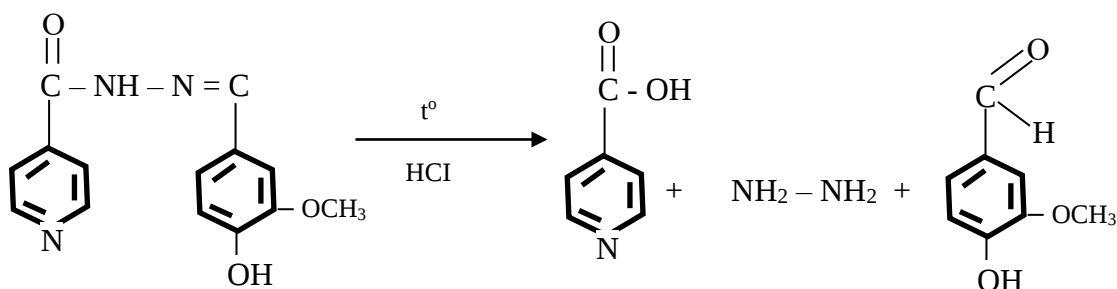
Изониазидтің
липерхлораты

Мұзды сірке қышқылының құрамында аздап сірке ангидридi болғандықтан изониазид гидразин фрагментіндегі амина топ бойынша аздап ацетилденеді. Сондықтан титрлеу колбасына мұзды сірке қышқылымен бірге 20-25% сірке ангидридін қосып, бөлінген ацетилизониазидті бір қышқылды негіз ретінде хлор қышқылымен титрлейді:



Фтивазид

Қышқылдық-негіздік қасиеттері. Препарат амфотерлі қасиет көрсетеді. Осы қасиеті мемлекттік фармакопейда өзі екендігін анықтауда қолданылады. Фтивазидтің спиртті ерітіндісіне бірнеше тамша сілті ерітіндісін құйсақ ашық сарыдан сары түске боялатын фенолят түзеді. Ары қарай тұз қышқылы ерітіндісін құйса, сары түс әлсіреп, (молекулалық түрі) одан соң ашық Сары түс қайтадан күшейеді (негіздік орта бойынша тұзды түрі). Фтивазид гидразон болғандықтан амид және азометин тобы бойынша гидролиздік ыдырауға ұшырап, изоникотин қышқылын, гидразин және ванилин түзеді. Бұл реакция МФ бойынша өзі екендігін анықтауда қолданылады:

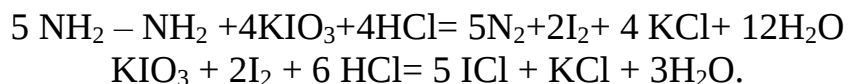


ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		 SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы		044-55/
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		191 беттің 114 беті

Фтивазидтің тотықсыздандырғаш қасиеті гидролизден соң жүреді.

Фтивазид құрамындағы басқа функциональдық топтарына байланысты басқада реакцияларды береді (Цинке реакциясы, гидролизден кейін гидразиннің Фелинг реактивімен тотығуы, фенолдық гидроксилге тән реакциялар).

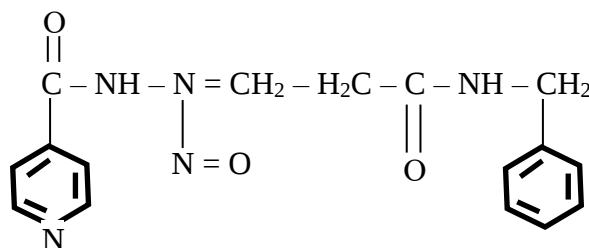
Сандық мөлшерін анықтау. Фтивазидтің сандық мөлшерін мұзды сірке қышқылы қатысында қышқылдық – негіздік титрлеу әдісімен анықтайды (титрант – 0,1 н хлор қышқылының ерітіндісі), немесе тотығу-тотықсыздану қасиеті бойынша йодатометрия әдісімен анықтайды. Препараты алдымен тұз қышқылы ерітіндісімен қышқылды гидролизге ұшыратады. Гидролиз біткен соң хлороформ қосып, бөлінген бос гидразинді 0,1 н. KIO_3 ерітіндісімен хлороформ беті түссізденгенше титрлейді:



Ниаламид

Өзі екндігін құрамындағы пиридин фрагментіне байланысты сірке ангидридiмен және лимон қышқылымен қыздыру арқылы анықтайды (шие түс пайда болады), сонымен қатар гидразин қалдығына тән Фелинг реактивімен реакция жүргізеді (алдымен газ көпіршіктері бөлініп, одан соң қызыл түсті тұнба Cu_2O) түзіледі.

Сандық мөлшерін анықтау. Нитритометрия әдісімен анықтайды. Препаратты хлорсутек қышқылы қатысында 0,1 М натрий нитритінің стандартты ерітіндісімен титрлегенде нитро туынды түзіледі:



Ішкі индикатор ретінде тропеолин 00-дің метилен көгімен қоспасы қолданылады. Кейбір кездерде сыртқы индикатор да қолданылады. (йод-крахмальды қағаз).

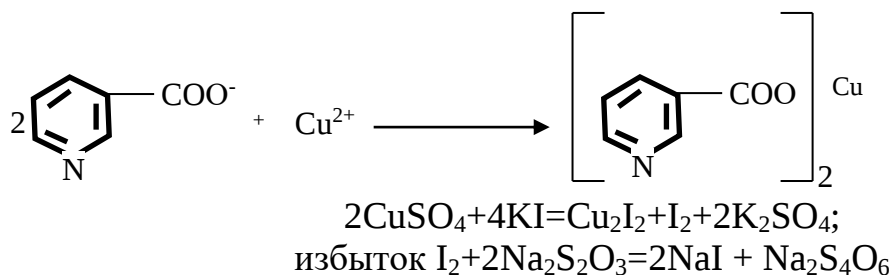
Никотин қышқылы

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 115 беті

Құрамында пиридиндік азот атомы (негіздік орталық) және карбоксил тобына (қышқылдық орталық) байланысты **амфотерлі қасиет** көрсетеді. Өзі екендігін анықтау үшін УК және ИҚ аймақтағы спектроскопия әдісі қолданылады, сонымен қатар пиридин сақинасына тән реакциялар (препаратты сусыз натрий карбонатымен қыздыру кезінде пиридиннің жағымсыз иісі шығады), және карбоксил тобына тән реакцияларды (мыс ацетатымен ерімейтін көк түске боялған комплексті тұз түзу) береді.

Препараттың қышқылдық қасиеті басым болғандықтан ол суда жақсы ериді, сондықтан оның сандық мөлшерін сулы ортадағы қышқылдық-негіздік титрлеу арқылы анықтайды (титрант - 0,1 М күйдіргіш натр ерітіндісі).

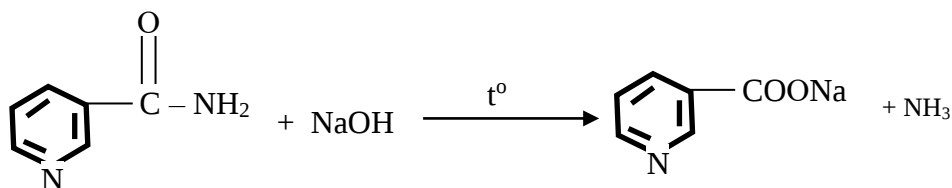
Никотин қышқылының дәрілік түрі (1% шаншуға арналған ерітіндісі) әсер етуші заттан басқа натрий гидрокарбонатынан тұрады. Сондықтан қышқылдық-негіздік титрлеу әдісін қолдануға болмайды. Бұл дәрілік түрдің сандық мөлшерін куприметриялық әдіспен анықтайды. Препаратқа мыс сульфатын қосып, бөлінген тұнбаны сүзіп алып, фильтратта реактивтің артық мөлшерін анықтайды:



Мыс сульфаты бұл әдісте титрант болмағандықтан бақылау тәжірибесі жүргізілуі тиіс.

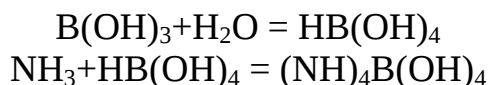
Никотинамид

Никотинамидтің және никотин қышқылының қасиеттері өте ұқсас. Никотинамидтің өзі екендігін анықтайтын реакция сілтілі гидролиз кезінде аммиактың бөлінуі. Осы реакция препараттың сандық мөлшерін Къельдаль әдісімен анықтауда да қолданылады. Препарат сынамасын Къельдаль аппаратында сілті қатысында қайнатып, бөлінген аммиакты су буымен айдап, бор қышқылымен араластырады:



Бор қышқылы сулы ерітінді де, гидратты түрде кездесіп, ол аммиакпен араласады.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		 SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 116 беті



Пайда болған аммоний боратын 0,1М хлорсутек қышқылымен титрлейді:



Параллельді жағдайда бақылау тәжірибесі жүргізіледі.

Никотинамидтің сандық мөлшерін МФ Х басылымы бойынша сусыз ортадағы қышқылдық-негіздік титрлеу әдісімен анықтайды (титрант – 0,1 М хлор қышқылы ерітіндісі).

Никотин қышқылының диэтиламиді

Алдыңғы препараттан өзгешелігі оның агрегаты күйі (майлы сұйықтық).

Өзі екендігін анықтау препаратты физика-химиялық әдістермен (ИК-және УФ- аймақтағы спектроскопия), сілтілік гидролиз реакциясы бойынша (өзіне тән иісі бар диэтиламиннің бөлінуі), комплекс түзу реакциясы (мыс сульфатымен көк комплекстің түзіліп, ары қарай аммоний радониді ерітіндісін қосқанда ерімейтін ашық - жасыл түсті қосарланған комплекстің түзілуі) жатады.

Сандық мөлшерін анықтау – сірке ангидридті қатысындағы сусыз ортадағы қышқыл-негіздік титрлеу (титрант – 0,1 М хлор қышқылы). Дәрілік түр (25% сулы ерітіндісінің) сандық мөлшерін рефрактометриялық әдіспен анықтайды.

Пикамилон

Өзі екендігін анықтау УК-аймақтағы спектроскопия әдісі бойынша және пиридин сақинасына, аминақышқыл фрагментіне тән реакциялар жүргізіледі. Пиридин сақинасына тән сірке ангидридпен және лимон қышқылымен реакция жүргізеді (қызыл-күлгін түске боялады). Амидоқышқыл бөлігіне тән амид тобын алдын-ала гидролизге ұшыратып, нингидрин сынағын жүргізеді.

Сандық мөлшерін анықтау. Сусыз ортадағы қышқылдық-негіздік титрлеу әдісімен анықтайды (титрант 0,1М хлор қышқылы).

Иллюстративті материал:

- кестелер;
- презентация Microsoft Power Point.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 117 беті

Әдебиеттер: Қосымша 1

Бақылау сұрақтары

1. Пиридоксин гидрохлориді, пиридоксальфосфат, пиридитол, пармидиннің структуралық формуласын, латынша және рационалдық атауын жазыңыз.
2. Пиридинметанол тобының дәрілік препараттарының химиялық құрылысы мен фармакологиялық әсері арасындағы өзара байланыс.
3. Пиридоксин гидрохлоридінің азотты органикалық негіз екенін дәлелдейтін химиялық реакцияны атаңыз.
4. Пиридоксин гидрохлоридін пиридоксальфосфаттан ажырату реакциясын жазыңыз.
5. Пиридинметанол туындыларының жалпы және жеке идентификациялау реакциялары.
6. Пиридинметанол туындыларының қышқылдық негіздік қасиетін көрсететін реакцияларын атап, реакция химизмін жазыңыз.
7. Пиридинметанол туындыларының тотығу-тотықсыздану қасиетін көрсететін реакцияларын атап, реакция химизмін жазыңыз.
8. Пиридинметанол туындыларының сандық мөлшерін анықтайтын әдістер.
9. Пиридинметанол туындыларының сақтау жағдайлары, шығарылуы.
10. Пиролиз реакциясын жүргізген кезде күкіртті сутектің иісі шықты. Бұл қандай препарат.
11. Пиролиз реакциясын жүргізген кезде метиламиннің иісі шықты. Бұл қандай препарат.
12. Пиридоксин гидрохлоридіндегі спецификалық өзіне тән қоспа пиридоксиннің метил эфирін қалай анықтайды.
13. Фенолдық гидроксилға тән реакцияларды көрсетіңіз. Реакция теңдеуін жазыңыз.
14. Пиридоксин гидрохлоридіне тән бор қышқылы мен комплекс түзу реакциясын көрсетіңіз.
15. Пиперидин туындылары – циклодол, кетотифен, лоратидинге тән реакциялар. Сапасына қойылатын талаптар, талдау әдістер.
16. Пиридинкарбон қышқылдарының алу жолдарының табиғи көздері. Тас көмір смалосының қандай фракциясынан никотин және изоникотин қышқылын алады? Реакция теңдеулерін жазыңыз.
17. Никотин қышқылы препаратын оның туындыларынан сілтілік ортада ыдырау реакциясы бойынша қалай ажыратуға болады?
18. Никотин қышқылының амфотерлік қасиетін сипаттаңыз. Реакция химизімін келтіріңіз.
19. Никодиннің хромотроп қышқылымен реакциясын көрсетіңіз.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 118 беті

20. Никотин қышқылындағы 2,6-пиридинкарбон қышқылы қоспасын қалай анықтайды? Реакция химизмін жазыңыз.
21. Пиридин-3-карбон қышқылының химиялық құрылысымен фармакологиялық активтігі арасындағы өз ара байланысты көрсетіңіз. Қышқылдық және негіздік орталарын көрсетіп, химиялық реакцияларды келтіріңіз.
22. Пиридин 3-карбон қышқылының қышқылдық-негіздік қасиеттерін сипаттаңыз.
23. Никотин қышқылының сандық мөлшерін анықтау әдісі оның қандай химиялық қасиетіне негізделген?
24. Никотинді сақтау кезінде неліктен температуралық режим 20°C-тан аспауы керек?
25. Гидразон мен гидразидтердің айырмашылығы неде? Гидразидтер және гидразондардың алу жолдарын көрсетіңіз?
26. Изониазид және фтивазидті сыртқы көрінісі және ерігіштігі бойынша бір-бірінен ажыратуға болады ма?
27. Изониазид және фтивазидтің тотығу және тотықсыздану реакциясына қатысуын сандық және сапалық талдауда қалай қолданылатынын көрсетіңіз.
28. Изониазидтің сілтілі гидролиз кезінде пайда болған гидрозинді қалай анықтайды? Реакция химизмін жазыңыз.
29. Фтивазидтің қышқылдармен және сілтілермен реакциясын өзі екендігін анықтауда қолдануға бола ма? Реакция химизмін көрсетіңіз.
30. Фтивазид гидролиздік ыдырау реакциясына ұшырайды ма?
31. Никотинамид және фтивазидтің сандық мөлшерін анықтайтын жалпы әдісті көрсетіңіз және реакция химизмін жазып, түсіндіріңіз.
32. Никотин қышқылын мыс сульфатымен анықтау реакциясына калий иодиді кедергі жасай ма?
33. Изониазид және фтивазид фармакологиялық әсері бойынша бір-бірінен қандай айырмашылығы бар?
34. Фтивазидтегі изоникотин қышқылының гидразиді қоспасын қалай анықтайды? Йодокрахмалды қағаздың көгеруі неліктен 3 минут аралығында жүретінін түсіндіріңіз?
35. Фтивазидтің сандық мөлшерін йодатометриялық әдісі бойынша анықтаудың химизмін жазыңыз. Реакцияны түсіндіріңіз.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 119 беті

Дәріс №10

Тақырыбы: Тропан туындылары

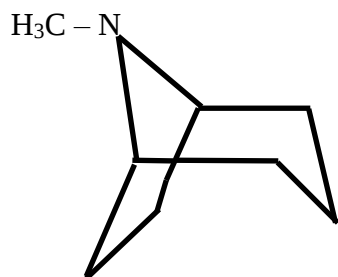
Мақсаты: Студенттерге тропан туындыларының дәрілік препараттарының алыну, сақталу және қолдану сатыларында нормативті құжаттар, дәрілік заттар сапасын регламенттейтін Мемлекеттік принциптер мен ережелер талабына сай фармацевтикалық талдау жасауды үйрету

Дәріс тезистері:

Жоспар:

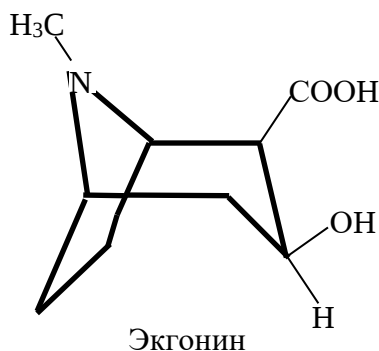
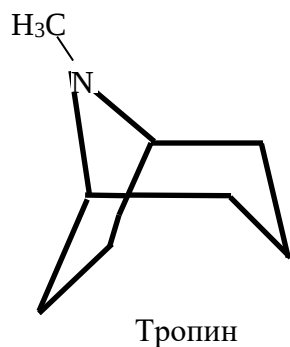
- тропан туындыларының дәрілік препараттарының жалпы қасиеттері
- тропан туындыларының дәрілік препараттарының фармакопоялық препараттары
- тропан туындыларының дәрілік препараттарының сапалық реакциялары
- тропан туындыларының дәрілік препараттарының сандық мөлшерін анықтау

Бұл топтағы дәрілік заттарға құрылымында 8-метил-8-азабицикло-[3,2,1]октаннан тұратын алкалоидтар және оның синтетикалық аналогтары жатады. Тропан – пирролидин және пиперидиннен тұратын конденсацияланған бициклді қосылыс:



Тропан

Тропан тобының алкалоидтары екі топқа бөлінеді: 1) аминоспирт - тропин туындылары (атропин, гиосциамин, скополамин); 2) оксиамино қышқыл - эггонин туындысы (кокаин):

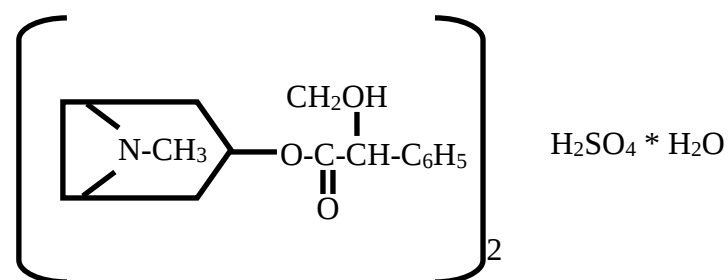


ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 120 беті

Тропиндегі спирттік топ аксиальді жағдайда, ал эгонинде экватореальды жағдайда орналасқан. Бұл топтағы дәрілік заттардың кеңістіктегі құрылысы олардың фармакологиялық әсерімен тығыз байланысты. Мысалы, тропин туындылары антихолинергиялық әсер көрсетсе, ал кокаин туындылары жергілікті жансыздандырғыш және наркотикалық әсер көрсетеді. Химиялық құрылысы бойынша тропан туындылары әртүрлі органикалық қышқылдардың (троп қышқылы, миндаль, бензой қышқылы т.б.) спирттермен байланысқан күрделі эфирлері.

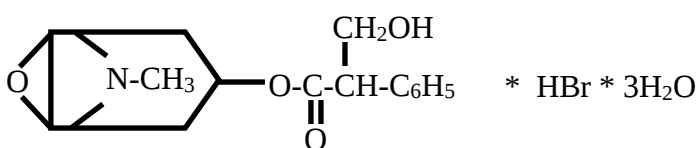
Тропан туындылары

Бұл топтағы дәрілік заттар м-холиноблокаторлық әсер көрсетіп, үлкен 3 топқа бөлінеді: табиғи туындылары, синтетикалық және жартылай синтетикалық, қышқылдық фрагменті бойынша модификацияланған жартылай синтетикалық туындылары және спирттік және қышқылдық фрагменті бойынша модификацияланған туындылары.



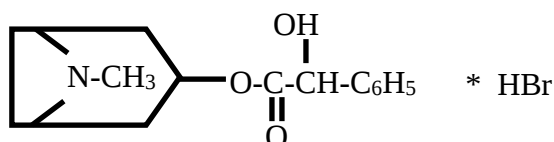
Atropini sulfas

– d,l-троп қышқылының тропин эфирінің сульфаты моногидрат



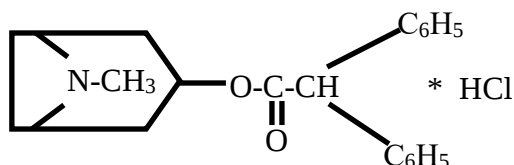
Scopolamini hydrobromidum

Троп қышқылының скопин эфирінің – l- гидробромиді 3-гидраты



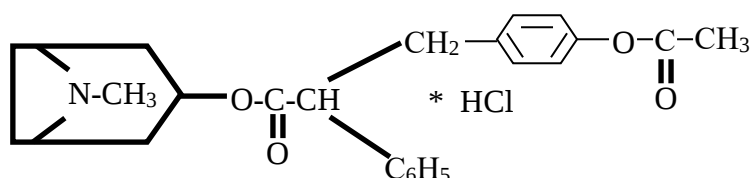
Homatropini hydrobromidum

– d,l-миндаль қышқылының тропин эфирінің гидробромиді



Tropacinum

Дифенил сірке қышқылының тропин эфирінің гидрохлориді



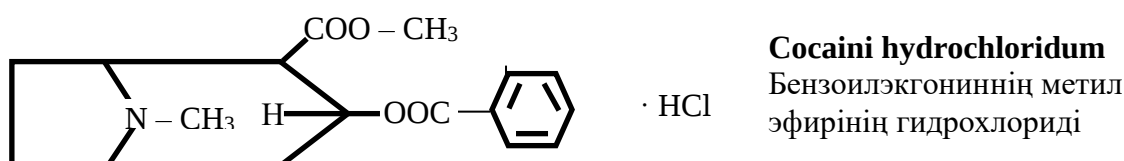
Tropafenum

α –фенил-β-(пара-ацетоксифенил)-пропион қышқылының тропин эфирінің гидрохлориді

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 121 беті

Экгонин туындылары

(Erythroxyloп coca) өсімдігінде экгонин туындысының бірнеше алкалоиды кездеседі, дәрілік зат ретінде медицинада кокаиннің хлорсутек қышқылы туындысы ғана қолданылады:

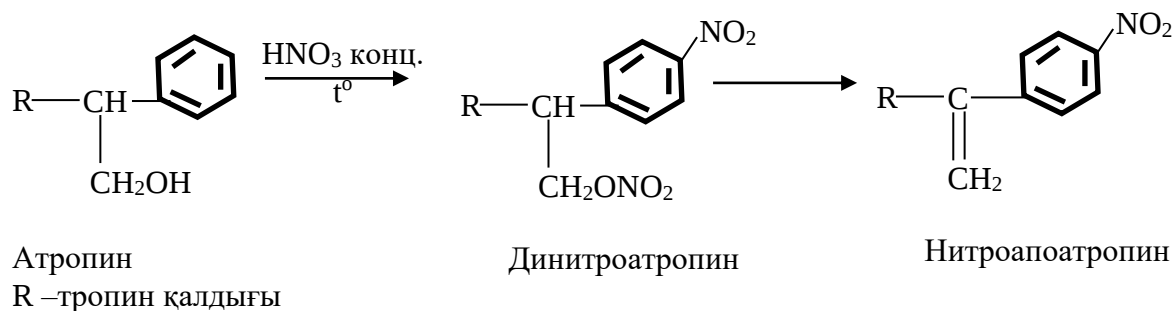


Химиялық қасиеттері және талдау әдістері

Жоғарыда көрсетілген тропин және экгонин туындыларының дәрілік препараттары үшіншілік және төртіншілік аммонийлік негіздердің тұздары болып табылады, сондықтан олар жалпы алкалоидтық тұндырушы реактивтермен реакцияға түседі. Тропан туындыларының дәрілік препараттарының ерімейтін негіздерін бөліп алу үшін, аммиак ерітіндісін қосады. Сілтілерді қосуға болмайды себебі күрделі эфир ретінде олар гидролизге ұшырап кетеді.

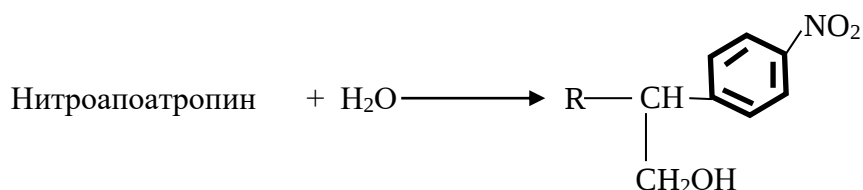
Күрделі эфир тобына байланысты бұл препараттар гидроксам сынағын береді, гидролиздік ыдырауға және перэтерификацияға ұшырайды.

Витали-Морен реакциясы – ароматты қышқылдардан құралған күрделі эфирлерге тән реакция. Бұл механизмді атропинге байланысты көрсетейік: кептіргіш чашкаға дәрілік заттың аздаған мөлшерін қосып оған 3-4 тамшы концентрлі азот қышқылын қосып буландырады. Одан қалған қалдыққа калий гидроксидінің спирттік ерітіндісін және ацетон қосқанда көгілдір тұнба түзіледі:

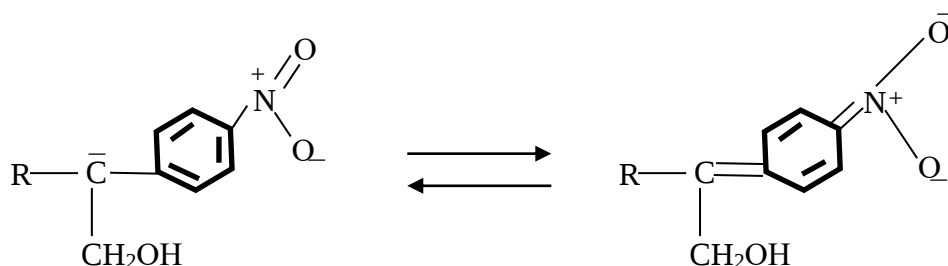


ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 122 беті

Препаратты концентрленген азот қышқылымен қыздырғанда ароматты сақинаның 4-жағдайдайы нитрленеді, сонымен қатар спирттік гидроксил этерификацияға ұшырайды. Қатаң жағдайдағы түзілген динитроатропиннен нитроатропин және су бөлінеді. Ол сілтілік ортада қайтадан суды қосып алып нитроатропинге айналады:



Нитроатропин сілтілік ортада мезомерлік азооксанолды типтегі бояу түзеді:



Бұл реакцияны 1881 жылы Витали ашқан, кейіннен Моренмен модификацияланған. Реакцияның ацетон қосылмаған жағдайда сезімталдығы аз, бірақ, өзіне тән реакция. Бұл реакция күрделі эфирлерде емес тек қышқылдарда жүреді (троп, миндаль, дифенилсірке қышқылдары).

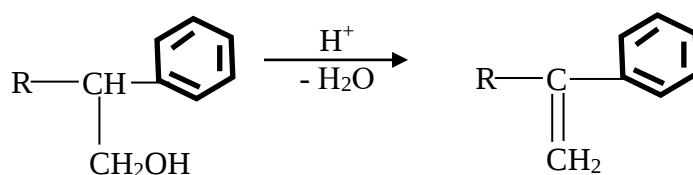
Жеке дәрілік заттарды талдау

Атропин

Атропин табиғи солға бұратын алкалоид **гиосциаминнің** рацематы. Препараттың рацемизацияға ұшырау жылдамдығы оның рН-на, еріткіштерге, температураға тәуелді. Яғни, рН мәнін және температураны полярлы еріткіштер қатысында жоғарылату оның тез рацемизацияға ұшырауына әсер етеді.

рН-тың 3,0-4,0 аралығында атропин күрделі эфир ретінде тұрақты.

Белгілі жағдайда атропин дегидратацияға ұшырап апоатропин түзеді:

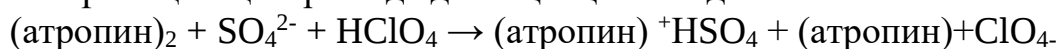


Апоатропин

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 123 беті

Мемлекеттік фармакопееының талабы бойынша атропинде апоатро пин өзіне тән қоспа ретінде анықталады.

Сандық мөлшерін анықтау атропинді МФ басылымы бойынша сусыз ортадағы нейтрализация әдісімен анықтайды. Мұзды сірке қышқылында ерітіп 0,1 М хлор қышқылымен титрлейді. Бұл әдістің ерекшелігі сульфаттар мұзды сірке қышқылы қатысында біріншілік сатыда ғана титрленеді. Мұның себебі екі негізді күкірт қышқылы протогенді еріткіш қатысында біріншілік сатыда ғана күшті қышқыл ретінде диссоциацияланады:



Скополамин гидробромиді

Скополамин аминоскопиннен және троп қышқылынан тұратын күрделі эфир. Скопиннің тропиннен ерекшелігі 6 және 7 көміртек атомдар арасындағы эпокси топқа байланысты. Скополамин оптикалық активті, сондықтан оның айналу бұрышы анықталады. МФ басылымы бойынша өзі екендігін анықтауда Витали-Морен реакциясы қолданылады.

Сандық мөлшерін анықтау сусыз ортадағы нейтрализация, мұзды сірке қышқылы және сынап ацетаты қатысында жүреді.

Гомотропин гидробромиді

Бұл жартылай синтетикалық дәрілік зат, d,l-миндаль қышқылынан және спирт тропиннен тұратын күрделі эфир. Атропиннен және скополаминнен айырмашылығы Витали-Морен реакциясын бермейді. Мұның себебі миндаль қышқылындағы спирттік гидроксил тотығуға бейім, яғни азот қышқылының әсерінен ол кетонға дейін тотығады. Сондықтан ароматты сақинаның 4-жағдайы нитрленбейді, оксанол бояуы түзілмейді.

Витали-Морен реакциясы жүруі үшін препараты алдын ала спирттік топты блокірлеп сірке ангидридімен ацетилдейді.

Гомотропиннің ерекшелігі оның қышқылдық қасиет көрсетуінде. Препараттың ерітіндісіне калий гидроксиді ерітіндісін қосқанда негізі тұнбаға түседі. Реактивтің артық мөлшерінде тұнба ериді. Сонымен қатар гомотропиннің өзі екендігін анықтауда иод ерітіндісімен реакция қолданылады.

Сандық мөлшерін анықтау сусыз ортадағы нейтрализация әдісі қолданылады (сынап ацетаты қатысында жүреді).

Тропагин және тропафен

Бұл препараттар синтетикалық дәрілік заттар - дифенилсірке қышқылынан және α-фенил-β-(парацетоксифенил) пропион қышқылынан

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 124 беті

тұратын күрделі эфирлер .Екі препарат та Витали Морен реакциясын береді. Тропафеннің тропациннен айырмашылығы ол 2 күрделі эфир тобы бойынша оңай гидролизге ұшырайды. Гидролиз өнімінің біреуін (сірке қышқылы) этил спиртімен этерификациялап, түзілген этилацетаты иісі бойынша анықтайды.

Екі препараттың да сандық мөлшерін сусыз ортадағы нейтрализация әдісімен анықтайды.

Кокаин гидрохлориді

Препарат экгонин амин қышқылының күрделі эфирі. Алкалоид құрылысын зерттеу және ондағы анестезиофорлы топты табу жергілікті жансыздандырғыш әсері бар дәрілік заттарды табудың бағытталған синтезін табуға жол ашты (новокаин, дикаин, тримекаин)

МФ басылымының талабы бойынша кокаиннің өзі екендігін анықтау үшін перэтерификациялау және калий перманганатымен кристалдар түзу реакциясы қолданылады. Перэтерификациялау үшін кокаинді концентрлі күкірт қышқылымен қыздырады, өзіне тән иісі бар метилбензоаттың иісі шығады. Екінші реакция бойынша калий перманганаты ерітіндісімен әсер еткенде өзіне тән кристалдар пайда болады. Осы реакция бойынша кокаинді басқа синтетикалық анестетиктерден ажыратуға болады.

Сандық мөлшерін анықтау кокаин гидрохлоридінің сандық мөлшерін сусыз ортадағы нейтрализация әдісімен анықтайды.

Иллюстративті материал:

- кестелер;
- презентация Microsoft Power Point.

Әдебиеттер: Қосымша 1

Бақылау сұрақтары

1. Атропин және оның аналогтарының жалпы құрылысы.
2. Тропан туындыларының химиялық құрылысы мен биологиялық белсенділігі арасындағы өзара байланысы.
3. Тропан туындыларының дәрілік препараттарының — хинолитик -алық және жергілікті жансыздандырғыш заттар түрінде қолданылуы.
4. Изомерия түрлері, олардың биологиялық белсенділігіне әсері.
5. Тропан туындыларының дәрілік препараттары: атропин сульфаты, гоматропин гидробромиді, тропацин, апрофен, тропafen, кокаин гидрохлориді.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 125 беті

6. Тропан туындыларының дәрілік препараттарының қышқылдық-негіздік, тотығу-тотықсыздану қасиеттері.
7. Өзі екендігін және сандық мөлшерін анықтайтын жалпы және жеке реакциялар.
8. Тропан туындыларының дәрілік препараттарының қолданылуы және сақтау жағдайлары.
9. Атропин сульфатының, гоматропин гидробромидінің, скополамин гидробромидінің, тропациннің жалпы және бір-бірінен ажырататын фрагменттерін көрсетіңіз.
10. Холинолитиктер мен жергілікті жансыздандырғыш дәрілік заттардың алу жолдары.
11. Тропан туындыларының дәрілік препараттарының химиялық құрылысы мен биологиялық белсенділігі арасындағы өзара байланыс.
12. Неліктен кокаин жергілікті жансыздандырғыш қасиет көрсетеді.
13. Тропан туындыларына тән изомерлер түрі және олардың биологиялық активтігіне тигізетін әсері.
14. Тропан туындыларына «орындықша» немесе «қайықша» конформациясының қайсысы тән?
15. Тропан туындыларының дәрілік препараттарының жалпы синтезі.
16. Тропан туындыларының дәрілік препараттарының физикалық қасиеттері.
17. Тропан туындыларының дәрілік препараттарын физикалық қасиеті бойынша ажыратуға болады ма?
18. Тропан туындыларының негіздік қасиеті неге негізделген және оны талдауда қалай қолданылады?
19. Пирролидин сақинасына алкил радикалын ендіру оның негіздік қасиетіне қалай әсер етеді?
20. Тропан туындыларының дәрілік препараттарының гидролиздік ыдырауы.
21. Тропан туындыларының дәрілік препараттарының тотығу-тотықсыздану қасиеті және оның дәрілік препараттарды идентификациялауда қолданылуы.
22. Тропан туындыларының қай препараттары электрофилді орынбасу реакциясына негізделген Витали-Морен реакциясын береді?

O'NTUSTIK-QAZAQSTAN MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 126 беті

Дәріс №11

Тақырыбы: Хинолин және изохинолин туындылары

Мақсаты: Студенттерге хинолин және изохинолин туындыларының дәрілік препараттарының алыну, сақталу және қолдану сатыларында нормативті құжаттар, дәрілік заттар сапасын регламенттейтін Мемлекеттік принциптер мен ережелер талабына сай фармацевтикалық талдау жасауды үйрету

Дәріс тезистері:

Жоспар:

- хинолин және изохинолин туындыларының дәрілік препараттарының жалпы қасиеттері
- хинолин және изохинолин туындыларының дәрілік препараттарының фармакопоялық препараттары
- хинолин және изохинолин туындыларының дәрілік препараттарының сапалық реакциялары
- хинолин және изохинолин туындыларының дәрілік препараттарының сандық мөлшерін анықтау

Хинолин – бензопиридин – хинуклидинмен бірге хин ағашында хинин алкалоиды түрінде кездеседі. Хин ағашының қабығында хининнен басқа 30 алкалоидтар кездеседі.

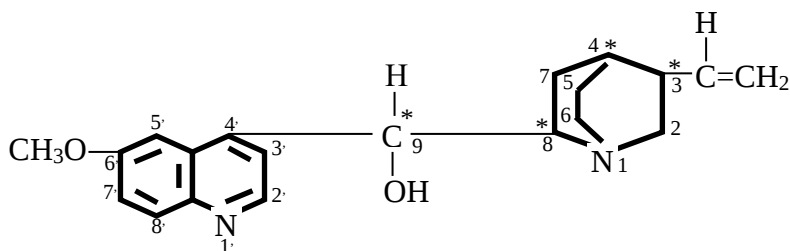
1972 ж. А. Фуркруа және 1809 ж. Л. Воклен хин ағашының қабығынан алынған таартылмаған алкалоид суммасынан «хин»препаратын медицинаға ендірі. 1842 ж. Ш. Жерар хинин гидролизі кезінде хинолинді алды. Хининнің өзіндік формуласын 1880ж. Кениг және З. Скрауп анықтады. Хининнің құрылысы анықталғаннан кейін малярияға және антибактериалдық қасиеті бар дәрілік заттарға мақсатты бағытталған синтездер жүргізілді.

Хинолин туындыларын үлкен 4топқа бөлуге болады: **цинхонан, 8-оксихинолин, 4-аминохинолин және 4-хинолин туындылары.**

Цинхонан туындылары

Цинхонан гетероциклды жүйесі хининнің және оның оптикалық изомері хинидиннің химиялық құрылысымен сипатталады. Цинхонан хинолин ядросының метиленді көпір арқылы байланысқан хинуклидин сақинасынан тұратын, винил тобы бар күрделі қосылыс. Хинуклидин фрагменті 3 ассиметриялық көміртегі атомынан тұрады:

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 127 беті



Дәрілік препараттары - хинин гидрохлориді, хинин сульфаты және хинин дигидрохлориді:

Chinini hydrochloridum (гидрохлорид 9-окси-6'-метоксицинхонана дигидрат немесе 6'-метоксихинолил-(4')-[5-винилхинуclidил-(2)]-карбинол гидрохлоридінің дигидраты) – хинин · HCl · 2H₂O;

Chinini sulfas (сульфат 9-окси-6'-метоксицинхонан дигидраты немесе 6'-метоксихинолил-(4')-[5-винилхинуclidил-(2)]-карбинол сульфаты, дигидрат) – хинин · HCl · 2H₂O;

Chinini dihydrochloridum (дигидрохлорид 9-окси-6'-метоксицинхонан дигидраты немесе 6'-метоксихинолил-(4')-[5-винилхинуclidил-(2)]-карбинол дигидрохлориді) – хинин · HCl;

Хинин (және оның оңға бұратын изомері хинидин) 9-Окси-6'-метоксицинхонан болып табылады. Хининде 4-ші ассиметриялық көміртегі атомы бар. Хинин екі қышқылды негіз болғандықтан бір немесе екі алмасқан тұздар түзеді. Негіздік орталығының басым бөлігі хинуclidин сақинасында орналасқан, онда бөлінбеген электрон жұбы азот гетероатоында жиналған.

Хинин препараттары малярияға қарсы және антипиретикалық қасиеті бар дәрілік заттар. Хинин сонымен қатар жатыр бұлшықетінің стимуляторы.

Хинидин – антиаритмиялық дәрілік зат.

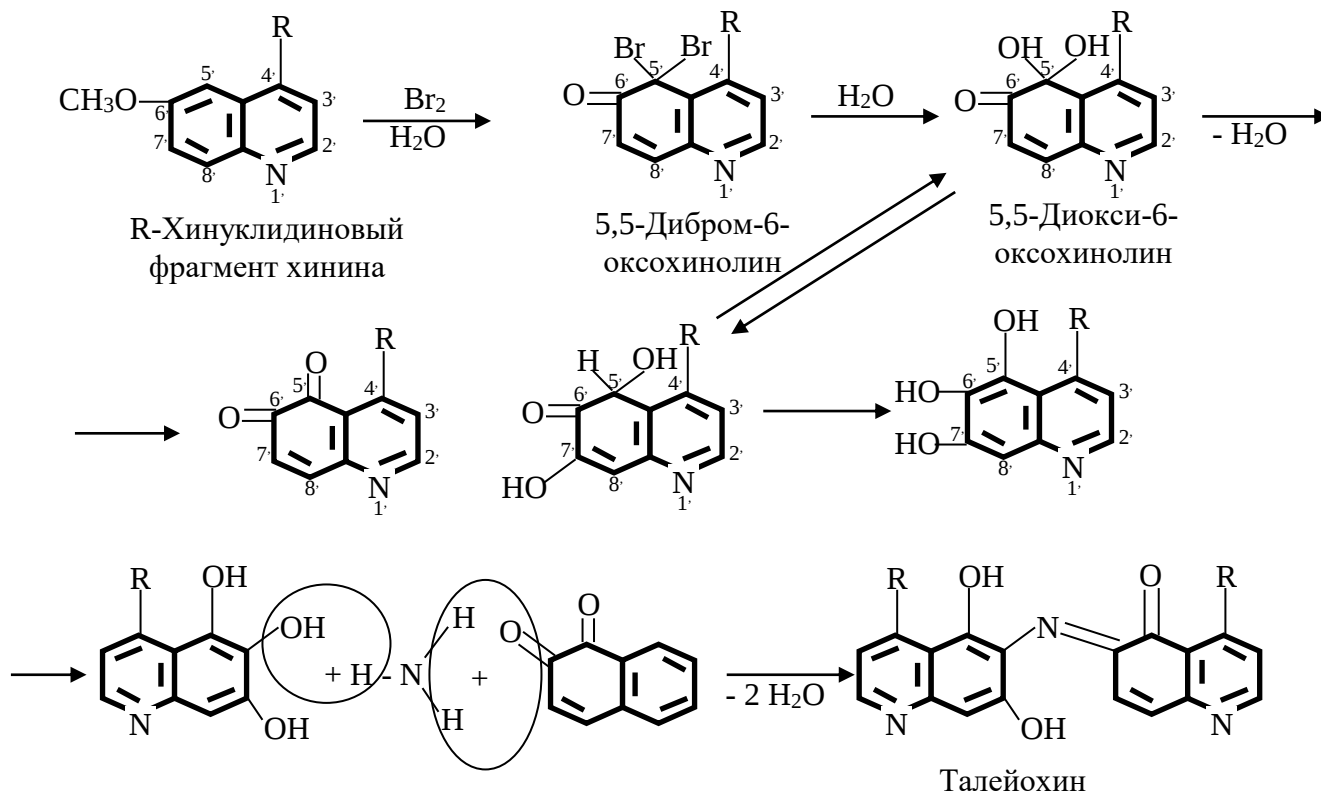
МФ-ға хинин гидрохлориді, хинин сульфаты и хинин дигидрохлориді енгізілген.

Химиялық қасиеттерін және сапасын талдау

Хини препараттары азотты негіздің тұздары болғандықтан жалпы алкалоидтық тұндыру реактивтерімен түсті тұнбалар береді.

6'-метоксицинхонан туындыларының жалпы реакциялары талейохин сынағы болып табылады. 6'-жағдайдағы орынбасушылары жоқ хин ағашының басқа алкалоидтар бұл реакцияны бермейді. Реакцияны жүргізу үшін хинин тұздарының сулы ерітіндісіне хлор немесе бром суын қосып, соңынан аммиак қосқанда жасыл түске боялады.

Реакцияның механизмі бойынша хиналин фрагментінің 5,5-дибром-6-оксо-хинолин туындысын түзе тотығуы және галогенденуі нәтижесінде соңынан аммиакпен гидратация, изомеризация, конденсацияланып, жасыл түске боялған оксонол бояуын түзуіне негізделген:



Пайда болған талейохин мен қатар 5,5 және 5,6 көміртегі атомдарымен аммиактың қосылуы нәтижесінде басқа талейохиндер де түзіледі.

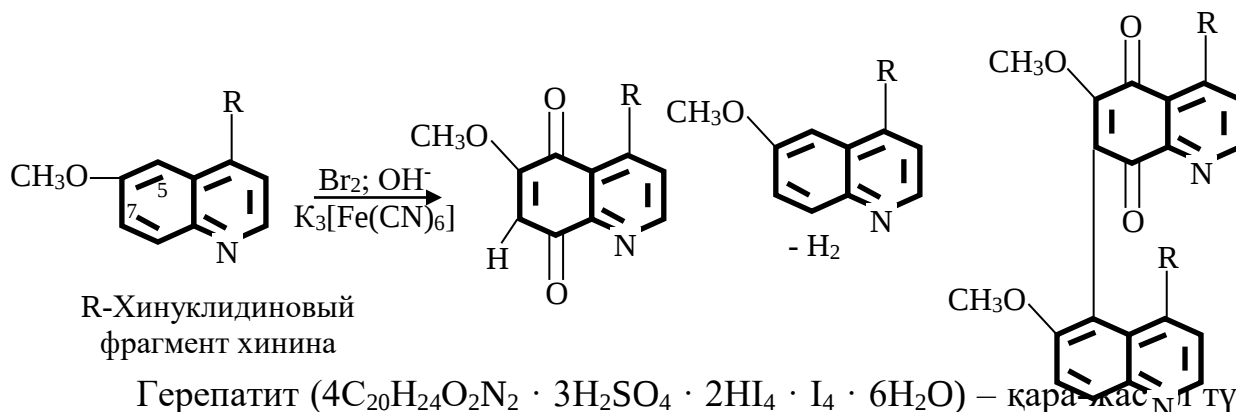
Таллейохин сынағы хинин препараттарының өзі екендігін анықтауда қолданылады. Хинин туындыларының өзі екендігін анықтауда фармакопея бойынша хининнің оттекті қышқылдар мен (күкірт және сірке қышқылы) флюоресценция беру реакциясы қолданылады. Бұл реакцияны цинхонон туындыларының 6'- жағдайда метокситоптары жоқ алкалоидтары бермейді.

МФ талабы бойынша хинин препараттарының хлорсутек қышқылы ерітіндісіндегі меншікті айналу бұрышы анықталады.

Хининнің официналды емес реакцияларына эритрохинсынағы және гепатит түзілу реакциялары жатады.

Эритрохин сынағы хинин ерітінділеріне сілтілік ортада бром суымен және калий гексацианоферратымен (III) әсер еткенде қызыл түске боялады. Бұл реакция талейохин сынағымен салыстырғанда 10 есе сезімтал, бірақ бояу аз уақытқа ғана сақталады. Реакцияның механизмі бойынша хинин 5,8-хинолинхинонға дейін тотығып, одан соң реакцияға түспеген хининнің 5-ші және 7-ші көміртегі атомдары бойынша эритрохинон түзеді:

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 129 беті

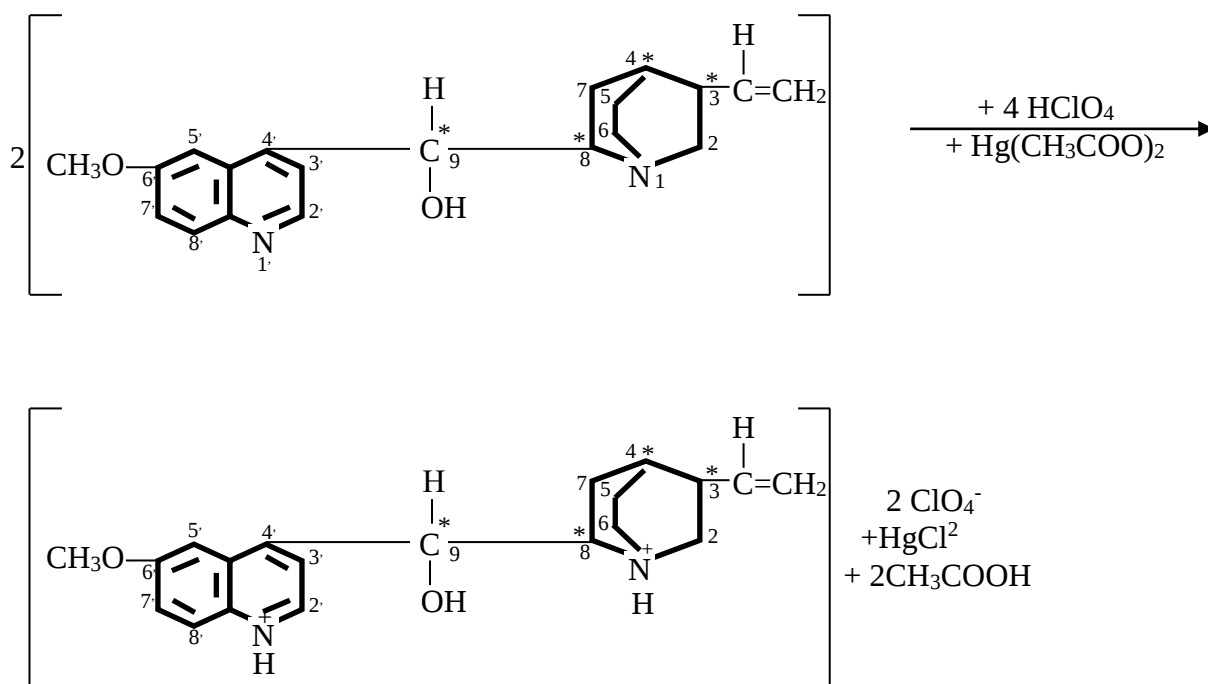


Герепатит ($4C_{20}H_{24}O_2N_2 \cdot 3H_2SO_4 \cdot 2NH_4 \cdot I_4 \cdot 6H_2O$) – қара жасыл түсті, жапырақ тәрізді кристалдар. Хининнің күкірт қышқыл ерітіндісіне йодпен әсер еткенде түзіледі.

Сандық мөлшерін анықау хинин тұздарына натрий гидроксиді ерітіндісімен әсер еткенде пайда болатын негіз бойынша гравиметриялық әдіс қолданылады. Бөлінген негізді хлороформмен экстрагирлеп, кептіріп, өлшейді.

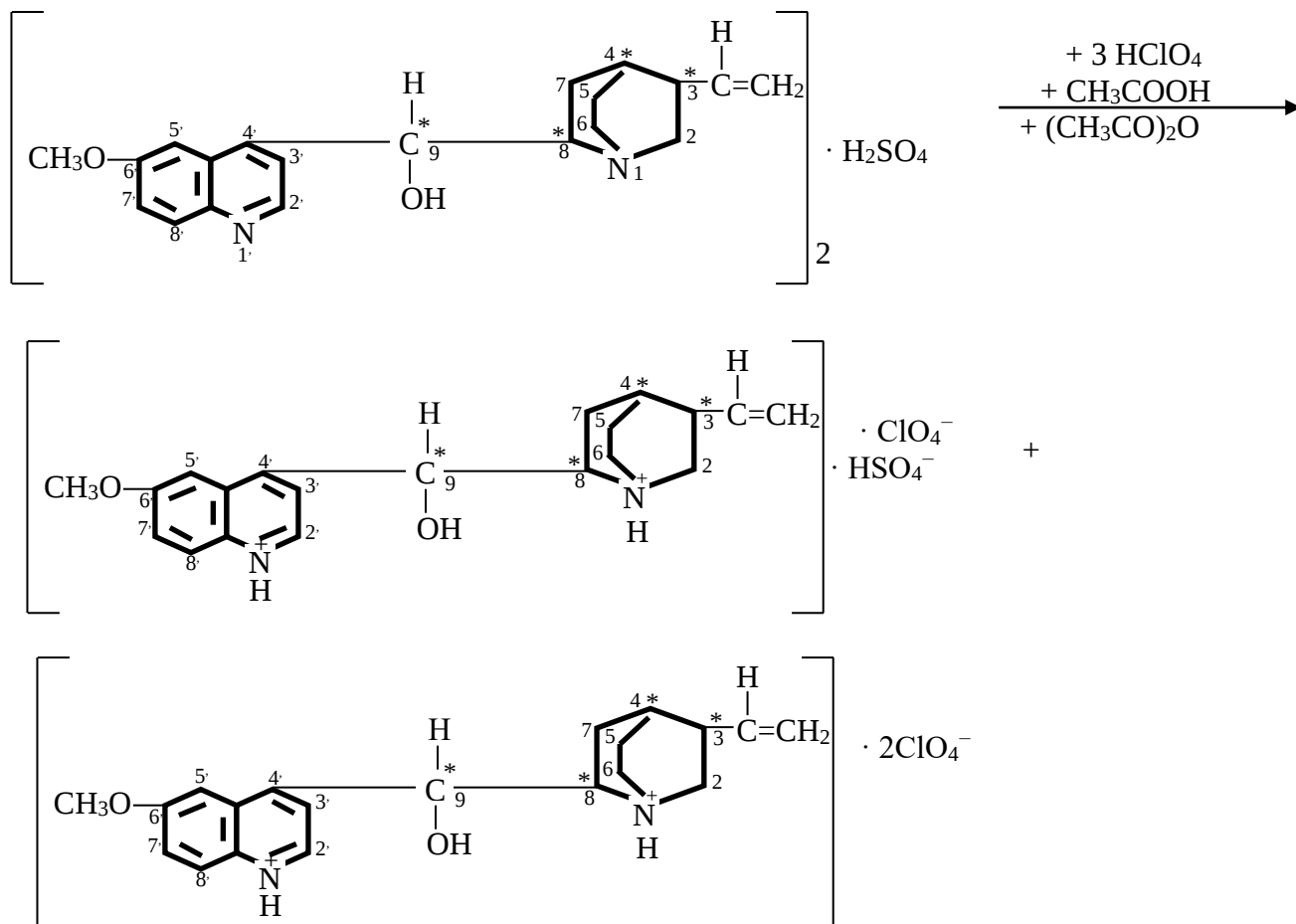
Хинин гидрохлориді және хинин сульфаты таблеткаларының сандық мөлшерін құрамындағы минералды қышқылдары бойынша қышқыл-негізді титрлеу әдісімен анықтайды.

Хинин препараттарының сандық мөлшерін анықтайтын сусыз ортадағы және броматометриялық әдістері де белгілі. Хинин гидрохлоридінің және дигидрохлоридінің сандық мөлшерін мұзды сірке қышқылы, сірке ангидридi, сынап (II) ацетаты қатысында төмендегіше анықтайды:



ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 130 беті

Хинина сульфатының сандық мөлшерін осы жағдайда анықтайды:

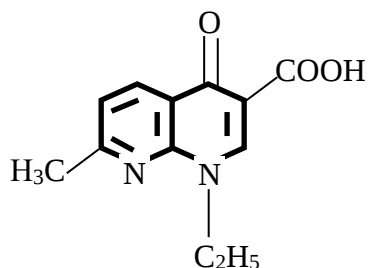


Хининнің сандық мөлшерін броматметриялық әдіспен анықтау хинуклидин фрагментіндегі винил радикалын бромдауға негізделген.

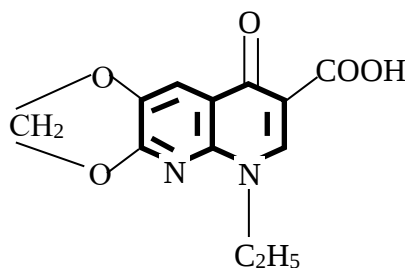
МФ хинин препараттарын төмендегі 2 әдіспен анықтауды көрсетеді: сусыз ортадағы қышқылдық-негіздік титрлеу, және броматметриялық әдіс. 1-ші әдіс бойынша хининді – дигидрохинин (хинуклидин фрагментінде қаныққан этил радикалы) қоспасымен бірге анықтайды, ал 2-ші – әдіс бойынша тек қана хинин анықталады. 2- әдістің нәтижелерінің айырмасы бойынша дигидрохинин қоспасының бар екендігі анықталады.

4-хинолон туындылары

Бұл топтағы дәрілік заттар антибактериалдық әсері бар синтетикалық химиялық заттарға жатады. Олар көптеген инфекциялық ауруларды емдеуде қолданылады. 1-ші кезектегі препараттары налидикс қышқылы (нафтиридинге жатады) және оксолиний қышқылы (хинолонға жатады):

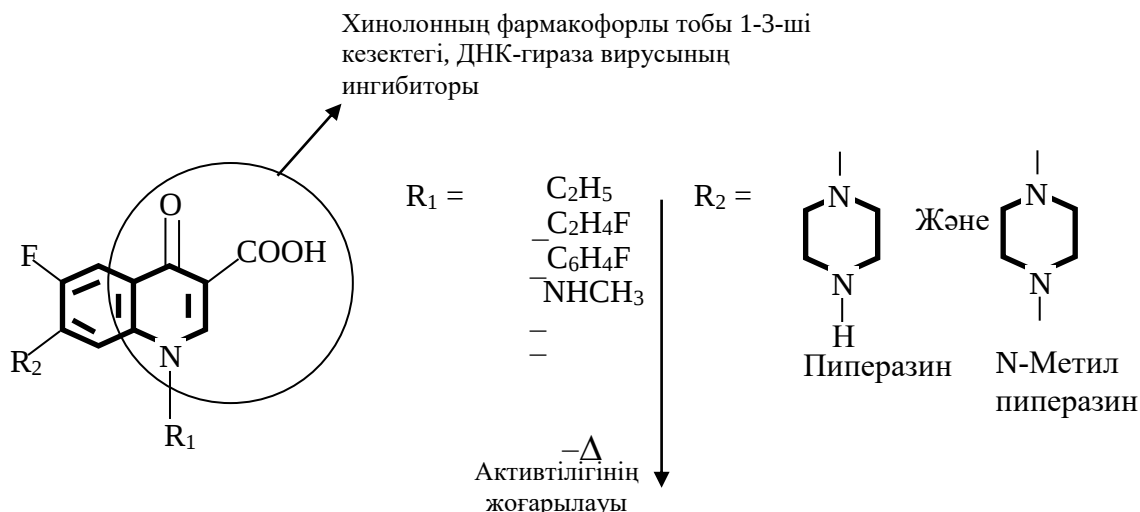


Налидикс қышқылы



Оксолиний қышқылы

Қазіргі кезде медицинада 3-ші кезектегі препараттар жиі қолданылады. Олар: **офлоксацин, норфлксацин, цифролоксацин** (ципробай)және т.б., оларды фторхинолондар деп атайды, жалпы формулалары төменде көрсетілген:

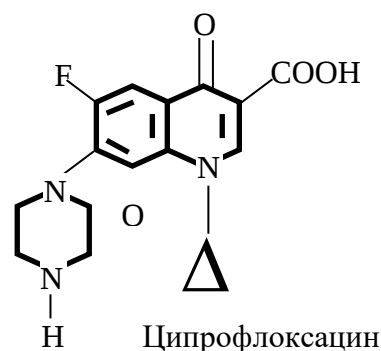
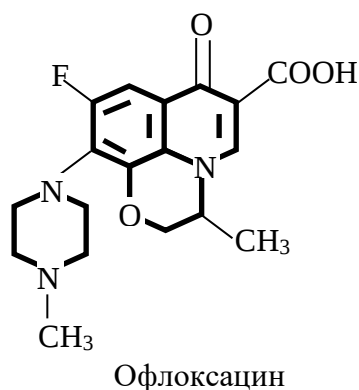


Қазіргі кезде хинолондардың құрылысымен фармакологиялық қасиеті арасындағы байланыс төмендегіше көрсетіледі:

- ДНК-гираза вирусын ингибирлеуші фармакофорлы топтың болуы;
- F атомаының енгізілуі антибактериалды спектрін арттырады;
- пиперазин және N-метилпиперазин циклдары грамм оң микроорганизмдердің және облигаттық анаэробтардың антибактериалық активтігін жоғарылатып, липофильді қасиет береді;
- оксазин сақинасы метаболизмге тұрақтылығын күшейтеді, улылығын төмендетеді, қосылысқа гидрофильді қасиет береді;
- оксазиннің N-метилпиперазинмен қосылысы оның амфотерлігін көрсетеді, оның тканьдердегі және инфекция орнындағы таралуын жақсартып, сіңірілуін күшейтеді.

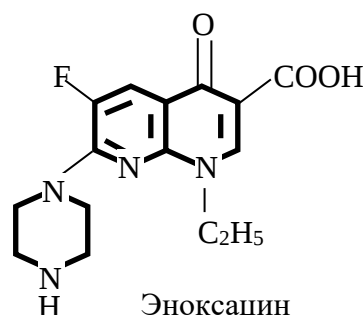
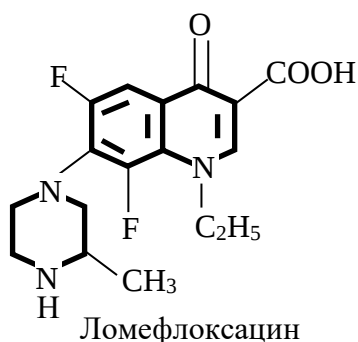
Офлоксацин – ақ, сары реңі бар кристалды ұнтақ, иіссіз, суда, метанолда өте аз ериді, хлороформда қиын ериді, мұзды сірке қышқылында жақсы ериді, амфотерлік қасиет көрсетеді.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 132 беті



Ципрофлоксацин (гидрохлорид және лактат түрінде шығарылады) – иіссіз, ақ кристалды ұнтақ, суда ериді, спирте аз ериді, хлороформда ерімейді.

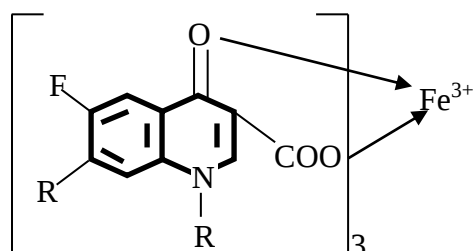
Офлоксацин және ципрофлоксациннен басқа 3-ші кезектегі хинолон туындыларына тағы да 10 дәрілік заттар жатады. Солардың ішінде них ломефлоксацин (құрамында 2 атом фторы бар) және эноксацин (нафтиридин туындысы) жатады:



Өзі екендігін анықтау 4-хинолон туындыларының дәрілік заттарының өзі екендігін анықтау үшін физика-химиялық әдістер қолданылады. (ИҚ-және УК- аймақтағы спектроскопия, ЖЭСХ).

Органикалық байланысқан фторды минерализации кейін фторид түрінде кальций хлориді ерітіндісімен анықтайды (фторид кальций – CaF_2 ақ тұнба түзіледі).

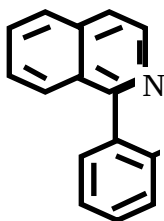
4-хинолон туындылары Fe^{3+} иондарымен қара-қызыл түсті хелатты комплекстер түзеді:



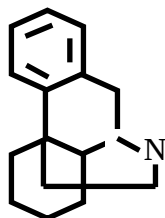
ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 133 беті

Сандық мөлшерін анықтау 4-хинолон туындыларының сандық мөлшерін физика-химиялық әдістермен және сусыз ортадағы қышқыл-негіздік титрлеу әдісімен анықтайды.

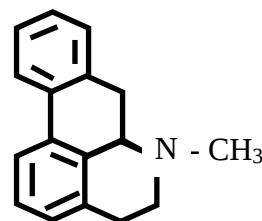
Медицинада кең қолданылуының себебі ұйқы көкнәр алкалоидын зерттеуге байланысты. Көкнәр қорабының сүтті шырынында 25 түрлі алкалоидтар кездеседі: морфин, кодеин, тебаин, наркотин, папаверин және т.б.. Изохинолин тобының алкалоидтары негізінен бензилизохинолин, морфинан және апорфин туындыларына жатады. Морфинан және апорфин фенантренизохинолин туындысына жатады:



Бензилизохинолин



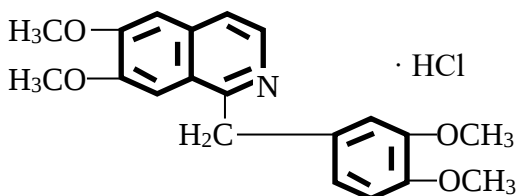
Морфинан



Апорфин

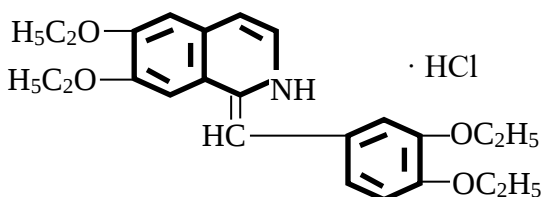
Бензилизохинолин туындылары

Бұл топқа папаверин гидрохлориді және дротаверин гидрохлориді (1,2,3,4-тетрагидроизохинолин туындысы) жатады.



Papaverini hydrochloridum

6,7-Диметокси-1-(3',4'-
диметоксибензил)-
изохинолин гидрохлориді



Drotaverini hydrochloridum

6,7-Диэтоксид-1-(3',4'-
диэтоксидбензил)-
1,2,3,4-тетрагидроизохинолин
гидрохлориді

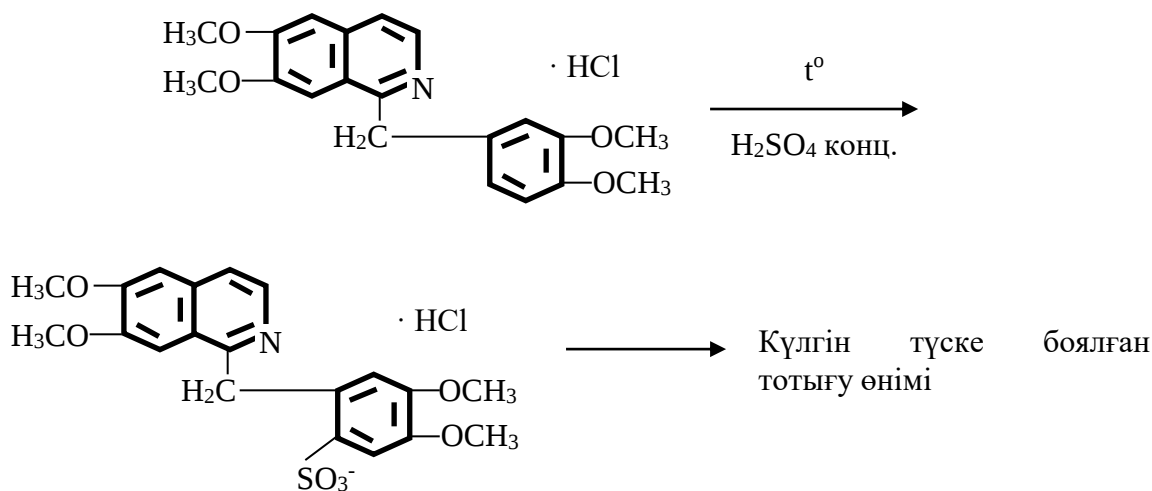
ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 134 беті

Папаверин гидрохлорид – азоты негіздің әлсіз тұзы, сірке қышқылында ерімейді. Сондықтан препаратқа натрий ацетатын құйғанда, негіз тұнбаға түседі. Папаверин гидрохлоридінің осы қасиеті оны басқа күшті негіздердің тұздарынан ажыратуда қолданылады.

Папаверин жалпы алкалоидтық тұндыру реактивтерімен реакцияға оңай түседі.

Папаверин гидрохлоридінің тотықсыздандырғыш қасиеті оның құрылысындағы 2 ароматты фрагменттің метилен тобымен байланысқан және 4 метокситоптарына байланысты жүреді. Дәрілік зат жарықта және ауыр металл иондарының қоспасы қатысында оңай тотығады. Тотығу өнімдері спирт папаверинол және кетон папаверинальдин (тотығу метилен фрагменті бойынша жүреді).

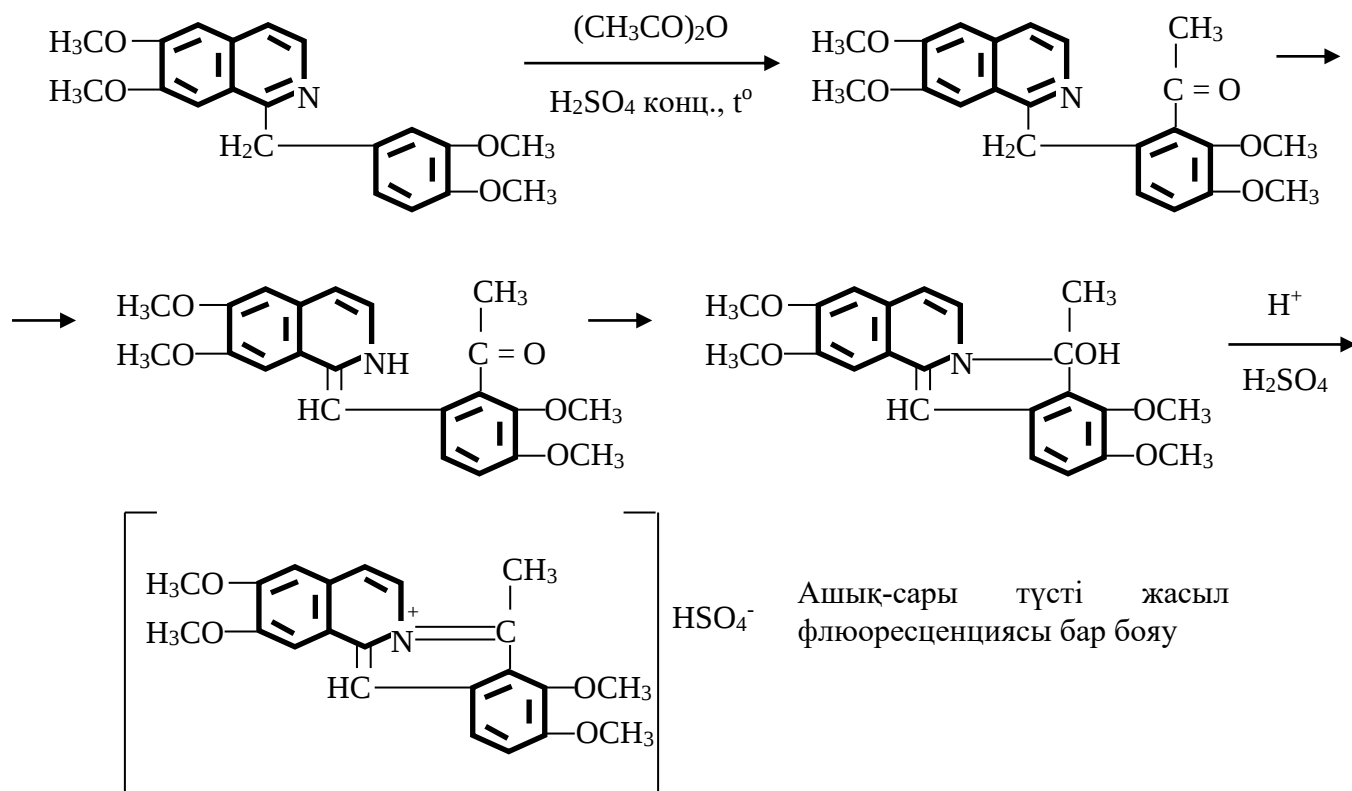
Папаверин гидрохлоридіне күшті тотықтырғыштармен әсер етіп, қыздырса, әртүрлі боялған өнімдер түзіледі. Мысалы: концентрлі азот қышқылымен әсерлессе, қыздырғанда қызыл-сары түске өзгертін сары түске боялады. Концентрлі күкірт қышқылымен қыздырса күлгін түске боялған өнім түзіледі:



Папавериннің басқа да тотығу реакциялары белгілі. Егер Марки реактивімен әсер етсе, алдымен сары түс, кейін қызғылт-сары түске өзгереді. Кейіннен бром суын және аммиак ерітіндісін құйғанда, лайлы-күлгін түске боялған тұнба түзіледі. Ол этанолда еріп, ерітіндіні күлгін немесе қызыл-күлгін түске бояйды. (О.Н. Соболева реакциясы).

Папавериннің ұлттық фармакопояларға енген реакциялардың бірі каролин сынағы: папаверин гидрохлоридінің ұнтағына концентрлі H_2SO_4 сірке ангидридін қосып, қыздырады. Осы кезде жасыл флюоресценциясы бар ашық-сары түс пайда болады:

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 135 беті



Сандық мөлшерін анықтау папаверин гидрохлоридін сірке ангидридi және құмырсқа қышқылы қатысында титрлейді. Титрант – 0,1М хлор қышқылы ерітіндісі.

Дротаверин гидрохлориді синтетикалық спазмолитик, химиялық құрылысы бойынша папаверинге ұқсас, тек спазмолитикалық қасиеті басымырақ. Дротаверин молекуласын 6,7-диэтокситетрагидроизохинолин және 3,4-диэтоксибензальдегидтің конденсациясы нәтижесінде түзілген өнім деп қарастыруға болады. Препарат УК-аймақта спектрді жұтады.

Дротавериннің папаверинге қарағанда негіздік қасиеті басым, сондықтан негізді бөліп алу үшін, сілті ерітіндісі құйылады.

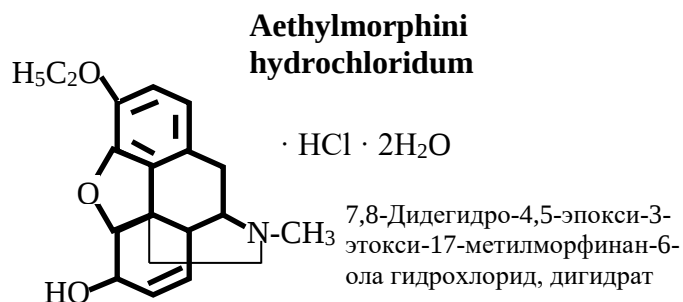
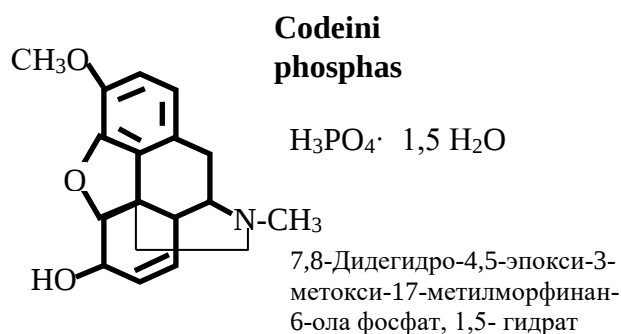
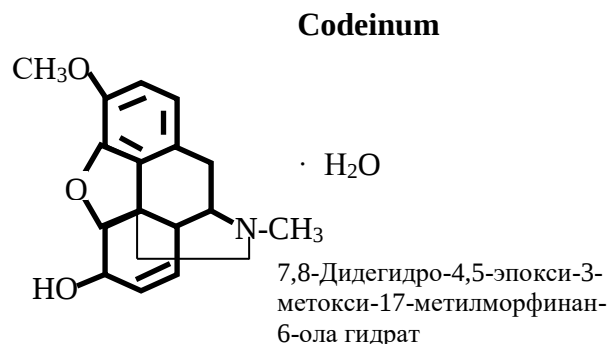
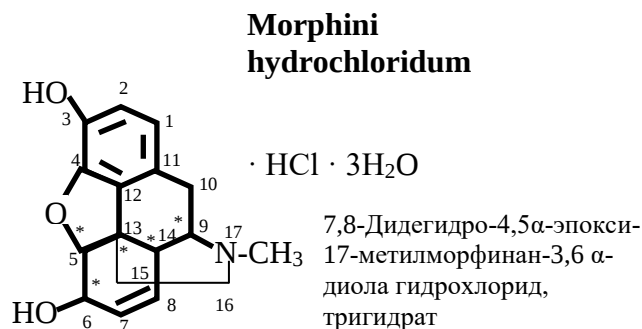
Папаверин сияқты дротаверинде тотықсыздандырғыш қасиет көрсетеді. Препарат сынамасына концентрлі H_2SO_4 құйып, одан соң сұйытылған азот қышқылының тамшысын тамызса, қара-қоңыр түс пайда болады.

Сандық мөлшерін анықтау дротаверин гидрохлориднің сандық мөлшерін папаверин гидрохлоридіндей анықтайды.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 136 беті

Фенантренизохинолин туындылары

Бұл тоттағы препараттардың басым бөлігі морфинан топшасына жатады.
 Апоморфин гидрохлориді апорфин топшасына жатады:



Морфинан туындылары

Морфинан толық гидрленбеген октагидрофенантренизохинолин туындысы. А,В,С циклінің жұптасуы жартылай гидрленген фенантрен түзеді; С,D – гидрленген изохинолин; D цикл –пиперидин.

Морфинда сонымен қатар эпокси топ бар. Құрылысында 5 асимметриялық көміртегі атомы бар болғандықтан (5,6,9,13,14) оптикалық активтілік көрсетеді.

Қышқылдық-негіздік қасиеттері морфиннің қышқылдық-негіздік қасиеті үшіншілік азот атомымен (негіздік орта) және фенолды гидроксилмен (қышқылдық орта) түсіндіріледі. Морфиннің негізділігі аммиакқа қарағанда әлсіздеу, ал қышқылдылығы – фенолға қарағанда күштірек.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы	044-55/	
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы	191 беттің 137 беті	

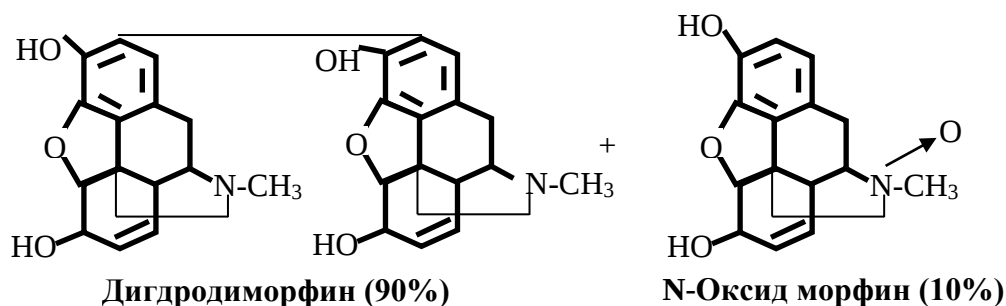
МФ бойынша морфин гидрохлоридінің өзі екендігін аммиак ерітіндісімен әсерлесу арқылы анықтайды (негіздің ақ тұнбасы түзіледі). Ары қарай натрий гидроксид ерітіндісін қосқанда тұнбаның еруіне алып келеді (феноляттың түзілуі).

Морфин гидрохлориді басқа негіздік тұздар ретінде жалпы алкалоидтық тұндыру реакцияларымен реакцияға оңай түседі.

Морфиннің тотықсыздандырғыш қасиеті гидрленген фенантрен жүйесіне байланысты, сонымен қатар құрамындағы фенолды гидроксилге және 2-лік спирттік топқа байланысты.

Морфина гидрохлоридінің ерітінділері жарықта және сілтілі ортада оңай тотығады. Ерітіндінің тұрақтылық шегі рН-2,5-да болады.

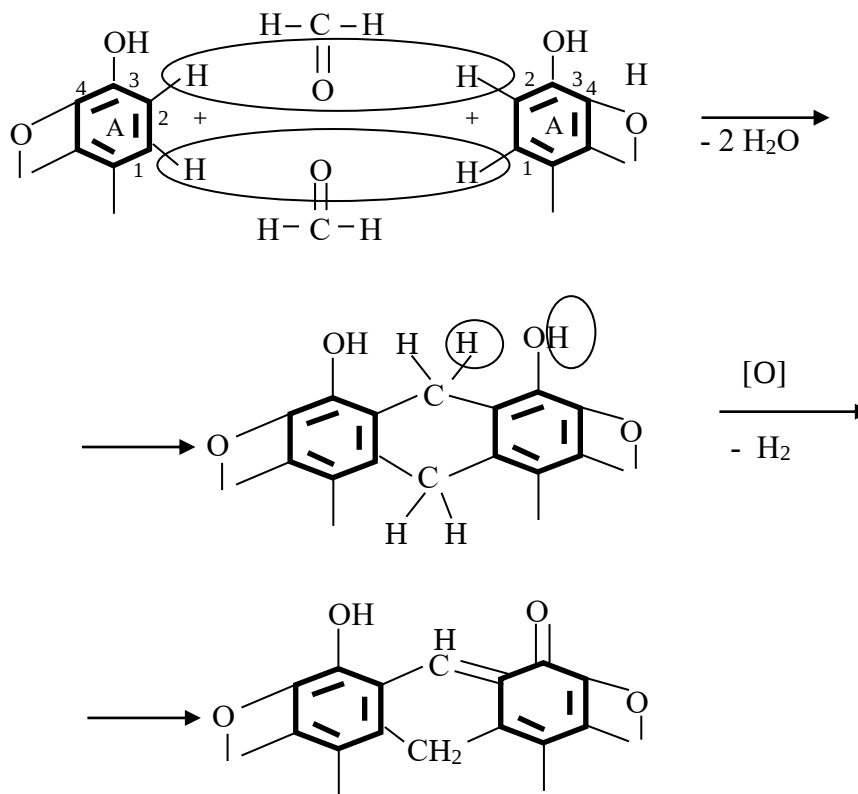
Бос күйіндегі морфин гидрохлоридінің дегидродиморфинге (псевдоморфин) дейін және морфиннің N- оксидіне дейін 9:1 қатынасында төмендегіше тотығады:



Морфин гидрохлориді және оның басқа да препараттары күшті тотықтырғыштар мен боялған тотыққан өнімдер береді.

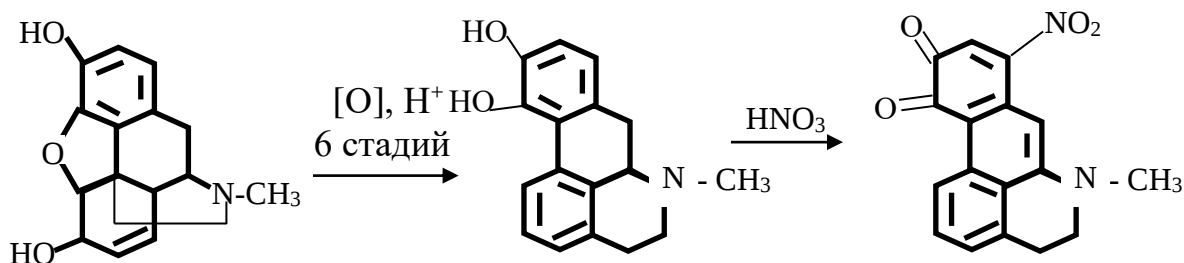
МФ бойынша морфин гидрохлоридінің өзі екендігін анықтау үшін Марки реактивімен және концентрлі H_2SO_4 қатысындағы молибдат аммоний ерітіндісімен (реактив Фреде) реакцияларын ұсынады. Морфин с Марки реактивімен реакцияға түскенде күлгін түске өтетін пурпур бояуын түзеді:

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 138 беті



Препарат Фреде реактивімен реакцияға түскенде көк түске, одан соң жасыл түске өзгертін, күлгін түсті өнім береді.

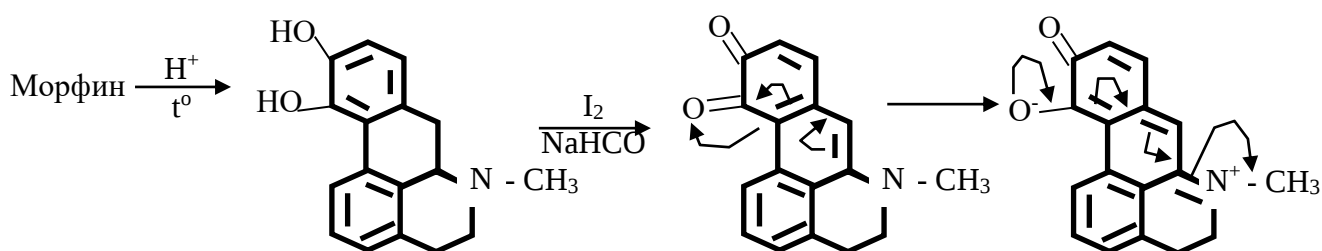
Морфин гидрохлоридіне тән (официалды емес) басқада тотықтырғыштармен реакциялары белгілі. Мысалы: Эрдман реактивімен (концентрлі күкірт және азот қышқылдарының қоспасы) қызыл түсті өнім береді:



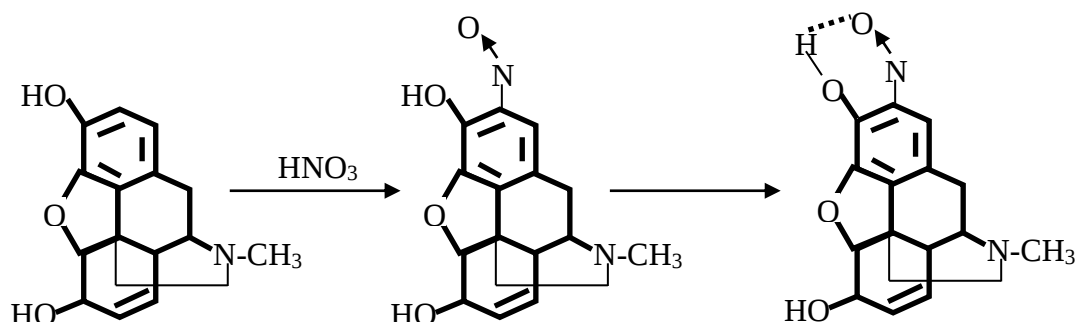
Апоморфин

Морфин Манделин реактивімен (ванадат аммонидің концентрлі H₂SO₄ ерітіндісі) тотыққанда күлгін түске боялған өнім береді.

Морфиннің йод ерітіндісімен (Пеллагри реакциясы) тотығуы 2сатыда жүреді. 1-ші сатысында морфинді концентрлі H_2SO_4 пен қыздырып, апоморфинге айналдырады. Одан соң қышқылды нейтралдап, оған йод ерітіндісін және натрий гидрокарбонатын қосады. Реакция нәтижесінде қызыл түсті мезомерлі стабильді о-хинон түзіледі:



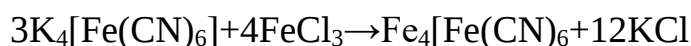
Морфиннің концентрлі азот қышқылымен реакциясы нәтижесінде қызғылт – сары түсті молекула аралық хелат түзіледі:



Препаратқа калий гексацианоферратын (III) қосқанда, псевдоморфин және калий гексацианоферрат (II) түзіледі:



Ары қарай темір (III) хлоридін қосқан кезде көк түске боялған берлин көгі түзіледі:



Морфина гидрохлоридінің басқа да тотықтырғыштар мен реакциялары белгілі.

Морфин құрамындағы фенолдық және 2-шілік спирттік гидроксильге байланысты өздеріне тән реакцияларды береді. Мысалы, темір (III) хлориді ерітіндісімен әсер етсе, көк күлгін түске боялған өнім береді (фенолдық

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 140 беті

гидроксил бойынша комплексті қосылыс түзу), ол түс морфиннің реактивпен тотығуы нәтижесінде тез жойылады.

Басқа да фенолдар сияқты, морфин S_E -реакциясына оңай түседі (галогендеу, диазония тұзымен азобояу түзуі және т.б.).

2-лік спирттік гидроксил кетонға дейін тотығып, ары қарай оксим, гидразон, семикарбазон түзуі мүмкін.

Морфин фенолдық гидроксил және 2-лік гидроксил бойынша оңай этерифицияланады.

МФ бойынша морфин гидрохлоридінің меншікті айналу бұрышы да анықталады.

Сандық мөлшерін анықтау морфин гидрохлоридінің сандық мөлшерін сусыз ортадағы қышқылдық-негіздік титрлеу бойынша мұзды сірке қышқылында сынап (II) ацетатының қатысында анықтайды.

Көкнәрдің сүтті шырыны опиде кодеин мөлшері аз болғандықтан препараты жартылай синтетикалық әдіспен – морфинді метилдеу әдісімен алады. Басқа алкалоидтардан және синтетикалық негіздерден кодеиннің ерекшелігі, оның суда еруінде, бұл қасиеті препараттың негіздік қасиетіне байланысты.

Морфинмен кодеиннің ұқсастығы олардың бірдей тотықтырғыштар мен тотығуында. Реакцияның айырмашылығы тек өнімдерінің түсінің өзгешелігінде.

Мысалы, кодеиннің Марки реактивімен реакция нәтижесінде көк-күлгін түс пайда болады.

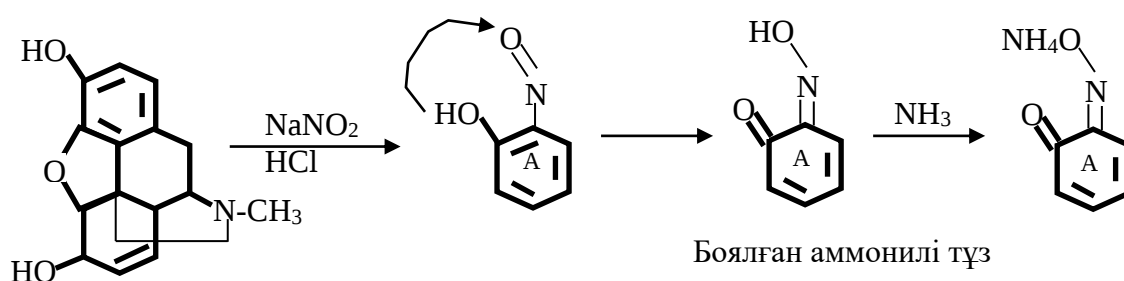
Концентрлі H_2SO_4 -пен катализатор ретінде темір (III) хлоридтің қатысында көк түске боялған өнім пайда болады, оған сұйытылған азот қышқылын құйғанда қызыл түске боялады.

Кодеинге концентрлі азот қышқылымен әсер еткенде Сары түске өтетін қызғылт-сары түс пайда болады.

Фреде реактивімен кодеин күлгін түске, ал Эрдман реактивімен – қызыл түске боялады.

Морфин сияқты кодеин де 2-лік спирттік гидроксил бойынша оңай этерификацияланады.

Кодеиндегі өзіне тән қоспа (МФ – 0,0001% дейін) ол морфин. Бұл қоспаны анықтау үшін кодеин сынамасына, қышқыл ортада натрий нитриті ерітіндісімен әсер етіп, ары қарай аммиак ерітіндісін құяды. Пайда болған түсті өнімді морфиннің эталонды ерітіндісіне сол реактивтерді қосу арқылы анықтайды:



ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 141 беті

Кодеин морфиннің фенолдық гидроксил бойынша метил эфирі болғандықтан натрий нитриті мен реакцияға түспейді.

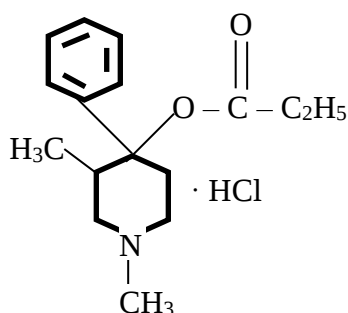
Сандық мөлшерін анықтау кодеинді – ацидиметрия әдісімен анықтайды. Кодеиннің басқа алкалоидтардан және синтетикалық негіздерден айырмашылығы оның суда ерігіштігі және негізділігі. Сулы ерітіндісінің рН мәні 9,0-ға тең. Бұл жағдай кодеинді сулы ортада қышқылдық-негіздік титрлеуге мүмкіндік береді. Титрант – 0,1 М хлорсутек қышқылы, индикатор – метил қызыл.

Кодеин фосфатың сандық мөлшерін сусыз ортадағы қышқылдық-негіздік титрлеу арқылы анықтайды. (еріткіш– мұзды сірке қышқылы; титрант – 0,1 М хлор қышқылы).

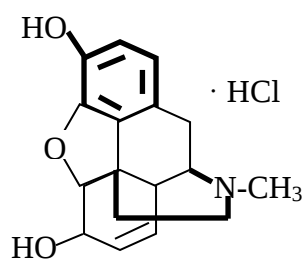
Этилморфин гидрохлоридінің талдау жолдары морфин гидрохлоридіне және кодеинге ұқсас. Препаратқы концентрлі H_2SO_4 –пен және катализатор ретінде қосылған темір (III) хлоридімен әсер етсе, көк күлгін түске өтетін жасыл түс пайда болады, оған 1-тамшы сұйытылған азот қышқылымен әсер етсе, қызыл түске боялады.

Морфиннің фармакологиялық әсері бойынша синтетикалық аналогтары

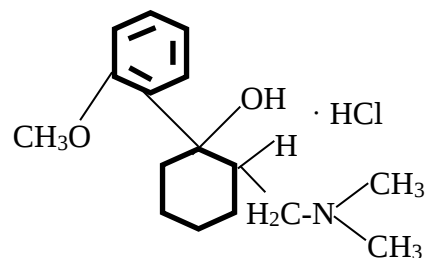
Опилі анальгетиктерді қолдану барысында қоғамға қасірет туғызуы нәтижесінде орай көптеген еліміздің лабораторияларында фармакологиялық әсері бойынша морфинге ұқсас синтетикалық аналогтарды алу жұмысы, жүргізіледі. Осы салада ең алғашқы синтезделген препарат – промедол болда, ал жақында синтезделген препарат – трамал:



Промедол 1,2,5-Триметил-4-пропионилокси-4-фенилпиперидин гидрохлориді



Морфин гидрохлориді



Трамал (±)-Транс-2-[диметил-амино)-метил]-1-(м-метоксифенил-циклогексанол гидрохлориді

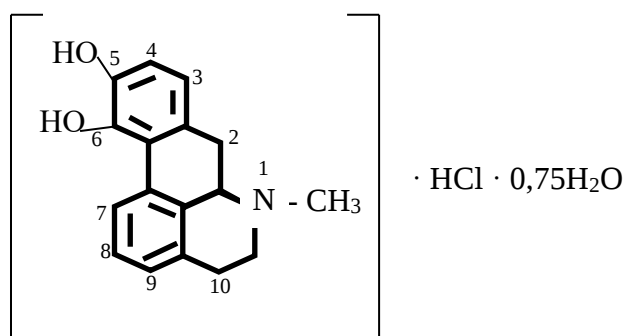
ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 142 беті

Синтезделген препараттардың – промедол және трамалдың құрылымы морфинге өте ұқсас екендігі байқалды, трамал гетероциклды қосылыстарға жатпайды. Бірақ промедол және трамал морфин сияқты бас миының ортылық нерв жүйесіне әсер ететіні байқалды. Сондықтан оларды да көп қолдану, үйреншікті әдетке алып келеді.

Апоморфин туындылары

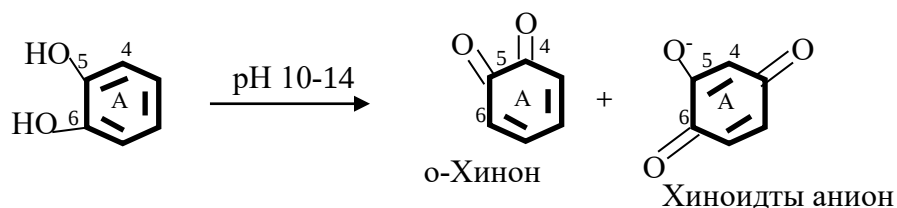
**Apomorphini
hydrochloridum**

5,6-диоксиапорфин
гидрохлориді



Апоморфинді сыртқы көрінісі және химиялық қасиеті бойынша морфиннің аралық тотыққан өнімі деп қарастыруға болады. Апоморфин гидрохлориді сақтау кезінде тұрақсыз, әсіресе жарыққа төзімсіз, нейтральды және қышқыл-негіздік орталарда оңай тотығады.

Қышқыл және нейтральды орталарда (рН 2-7) тотыққанда дикетон (Пеллагри реакциясын – қара), ал негіздік ортада – ортохинон (10%) және хиноидты анион (70%) түзіледі:



Өзі екендігі апоморфин гидрохлоридін азот қышқылымен және Пеллагри реакциясымен анықтайды (Морфиннің нитрлеу химизмін қара).

Апоморфиннің басқа реакциялары оның амфотерлі қасиетіне және молекуласындағы 2-фенолды гидроксилге байланысты жүреді.

Сандық мөлшерін анықтау апоморфин гидрохлоридінің сандық мөлшерін сусыз ортадағы қышқылдық-негіздік титрлеу арқылы анықтайды.

Иллюстративті материал:

- кестелер;
- презентация Microsoft Power Point.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 143 беті

Әдебиеттер: Қосымша 1

Бақылау сұрақтары

1. Хининді құрылысы мен биологиялық әсерлерінің өзара байланыстарын негізге ала отырып, оның емдік дәрі-дәрмектерін алудағы алғы шарттары.
2. 4-ші жағдайларда алмасқан хинолин және хинуклидин туындылары қатарының химиялық құрылысы мен фармакологиялық әсерлері арасындағы өзара байланыстары.
3. 4-ші жағдайларда алмасқан хинолин және хинуклидиннің туындыларының дәрілік препараттарының алу жолдарының жалпы нобайы.
4. Хинолин және хинуклидин туындылары препараттарының латынша және рационалды аттарын, формулаларын жазыңыздар.
5. Оқып отырған топтың препараттарының химиялық өзгерістеріне оның изомерлерінің тигізетін маңызы қандай?
6. Хинолин туындыларының фармакологиялық әсері мен химиялық құрылыстарын өзара байланыстыра отырып салыстырмалы сипаттама беріңіз.
7. Хинин препараттарының судағы ерігіштігі бойынша ажыратуға болады ма?
8. Хинин сульфаты мен хинин гидрохлоридінің кептіру кезінде салмағын жоғалту айырмашылығын немен түсіндіреді?
9. Хинин туындыларының қайсы препаратын хлороформда еріткенде су тамшылары пайда болады?
10. Хинин сульфатының хинидин сульфатынан айырмашылығы неде?
11. Хинин гидрохлоридін, хинин сульфатын, хинин дигидрохлоридін бір-бірінен қандай реакциялармен және физика-химиялық қасиеттерімен ажыратуға болады.
12. Хининнің флюоресценциялану қасиетін талдауда қалай қолданады? Хининнің қай тұздары флюоресценциялаушы қасиетке ие?
13. Хинин препараттарының сапаларының сынаған кезде сульфаттық күлді қалай анықтайды, ол 0,1%-тен аспауы қажет. Сульфаттық күлді қандай мақсатпен анықтайды? Сол анықтауды рет-ретімен атаңыздар.
14. Неліктен хинин препараттарында хин ағашы алкалоидының қоспалары анықталады?
15. Дәрілік түрлердегі хинин туындыларының сандық құрамын қандай әдістермен анықтауға болады.
16. Изохинолин туындыларының синтетикалық жартылай синтетикалық, табиғи дәрілік заттар.
17. Изохинолин туындыларының дәрілік препараттарының жіктелуі.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		 SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы		044-55/
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		191 беттің 144 беті

18. Изохинолин туындылары дәрілік препараттарының фармакологиялық әсерімен химиялық құрылыстарының арасындағы өзара байланыс.

19. Бензилизохинолин туындыларының дәрілік препараттары: папаверин гидрохлориді, дротаверин гидрохлориді (но-шпа).

20. Бензилизохинолин туындыларының дәрілік заттарының сапасын бақылауды қолданылатын жалпы және жеке реакциялар.

21. Фенантренизохинолин туындыларының дәрілік препараттарының сандық мөлшерін өзі екендігін анықтауда қолданылатын жеке және жалпы химиялық реакциялар.

22. Морфиннің алыну көздері. Морфин тектес анальгетиктер – промедолды алу.

23. Фенантренизохинолин туындыларының дәрілік заттары: морфин, кодеин. Морфиннің жартылай синтетикалық туындысы – апорфин гидрохлориді және этилморфин гидрохлориді.

24. Апорфин туындыларының дәрілік препараттары – глауцин гидрохлориді.

O'NTUSTIK-QAZAQSTAN MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 145 беті

Дәріс №12

Тақырыбы: Пиримидин туындылары

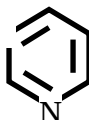
Мақсаты: Студенттерге пиримидин туындыларының дәрілік препараттарының алыну, сақталу және қолдану сатыларында нормативті құжаттар, дәрілік заттар сапасын регламенттейтін Мемлекеттік принциптер мен ережелер талабына сай фармацевтикалық талдау жасауды үйрету

Дәріс тезистері:

Жоспар:

- пиримидин туындыларының дәрілік препараттарының жалпы қасиеттері
- пиримидин туындыларының дәрілік препараттарының фармакопоялық препараттары
- пиримидин туындыларының дәрілік препараттарының сапалық реакциялары
- пиримидин туындыларының дәрілік препараттарының сандық мөлшерін анықтау

Бұл топтағы дәрілік заттар пиримидина –1,3-диазина гетероциклды жүйелер туындылары:



Пиримидин

Пиримидин – әлсіз негіз, суда ериді; $T_{\text{балқу}}$ 22,5 °С, қайнау температурасы 124 °С. Өздігінен медицинада қолданылмайды.

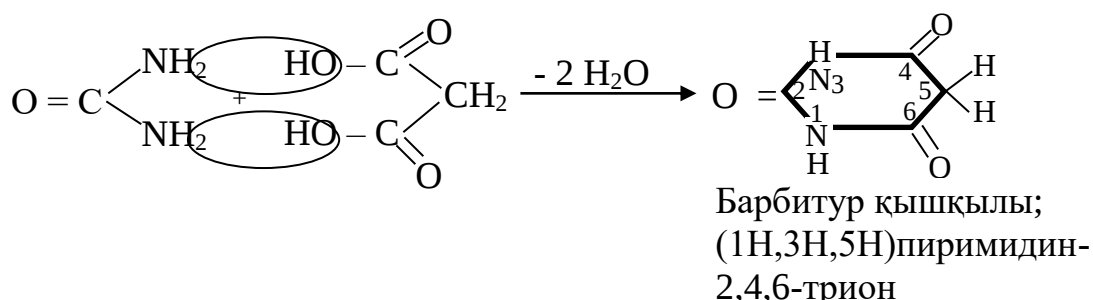
Пиримидин фрагмент биологиялық активті заттарға керекті құрамынды бөліктері болып, қолданылады, мысалы нуклеотидтер, В тобындағы витаминдер. Пиримидин туындыларына көптеген синтетикалық дәрілік препараттар жатады. Олар табиғи қосылыстардың көшірмесі емес, ал барбитур қышқылының туындылары табиғатта кездеспейді.

Пиримидин туындыларының синтетикалық дәрілік препараттарын үлкен 4 топқа бөлуге болады: (1Н, 3Н, 5Н) пиримидин-2,4,6-трион туындылары, (барбитураттар), пиримидин-4,6-дион туындылары, пиримидин-2,4-дион туындылары (урацил) және пиримидин-2-он туындылары немесе (цитозин).

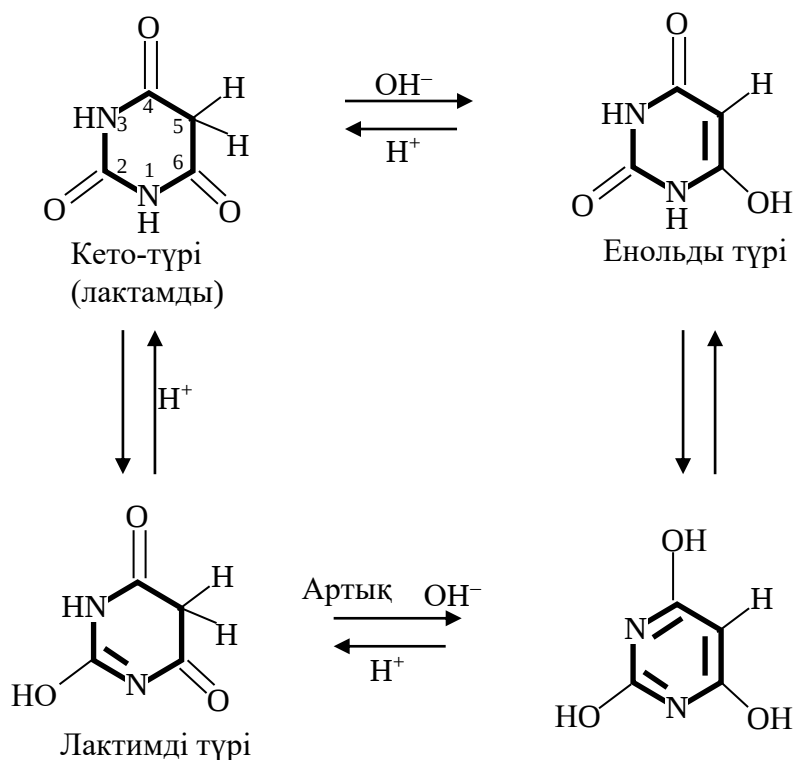
ПИРИМИДИН-2,4,6-ТРИОН ТУЫНДЫЛАРЫ

Фармакологиялық әсері бойынша барбитураттарды ұйықтататын (барбитал, барбитал-натрий, фенобарбитал); наркоз үшін (гексенал, тиопентал-натрий); тырыспаға қарсы (судоргы) (бензонал, фенобарбитал) бөлуге болады.

Бұл топтағы дәрілік заттардың құрылысында барбитур қышқылы жатады, ол мочевианың және малон қышқылының конденсациясы нәтижесінде түзіледі:



Барбитур қышқылы циклды уреид, оған 2түрлі изомерия тән: 1) кето-енольды және 2) лактим-лактамы:

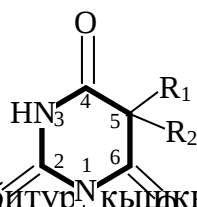


Барбитур қышқылының дәрілік препараттары лактим-лактамы таутомерия түзетін 5,5-диалмасқан түрлері ретінде қолданылады. Осыған байланысты бұл топтың дәрілік препараттары 2 топқа бөлінеді::

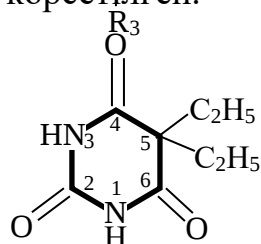
- 1) қышқылдық түрі– лактамы;
- 2) тұз түрінде– лактимді, суда оңай еритін.

Барбитур қышқылының лактамды туындылары

Бұл топтағы дәрілік түрлердің жалпы формуласы төмендегдей:

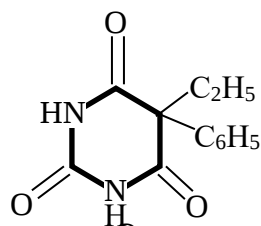


Барбитур қышқылының дәрілік препараттарының жалпы қасиеттері төменде көрсетілген.



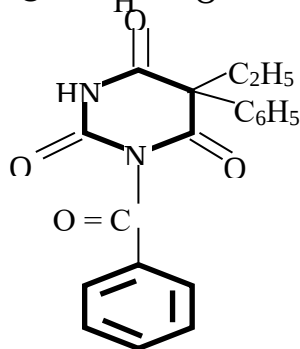
Барбитал – Barbitalum.

5,5-диэтилбарбитур қышқылы және
5,5-диэтил-2,4,6-(1H,3H,5H)пиримидин
-трион



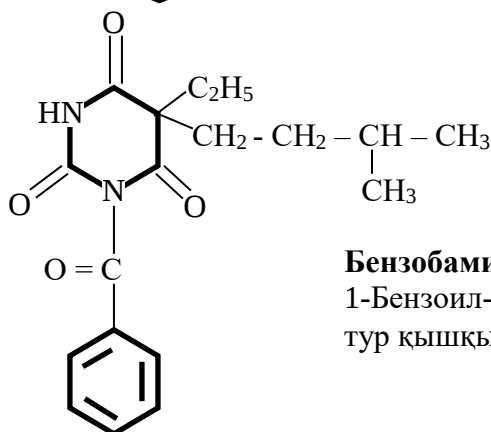
Фенобарбитал – Phenobarbitalum.

5,5-Этил-5-фенилбарбитур қышқылы және
5,5-этил-5-фенил-2,4,6-(1H,3H,5H)пиримидин
-трион



Бензонал – Benzonalum.

1-Бензоил-5-этил-5-фенилбарби-
тур қышқылы

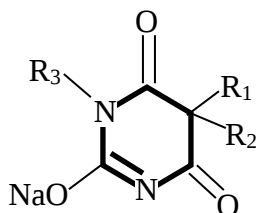


Бензобамил – Benzobamilum.

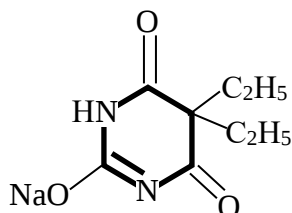
1-Бензоил-5-этил-5-изоамилбарби-
тур қышқылы

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 148 беті

Барбитур қышқылының суда еритін лактимді препараттарының жалпы формуласы төмендегідей:

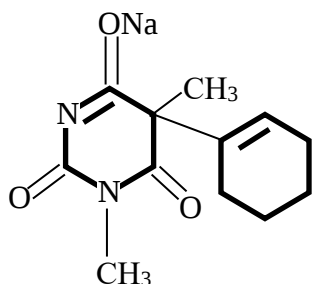


Олардың жалпы қасиеттері төменде көрсетілген.



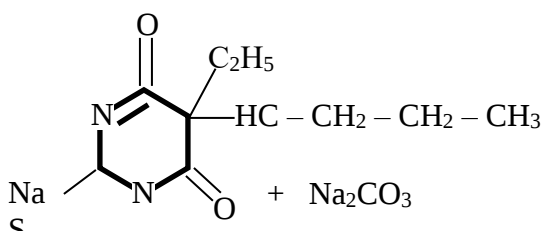
Барбитал-натрий – Barbitalum-natrium

5,5-Диэтилбарбитурат натрий немесе
5,5-диэтил-2,4,6(1Н,3Н,5Н)пиримидин-
трион мононатрий тұзы



Гексенал-Hexenalum.

1,5-Диметил-5-(циклогексен-1-ил)-
барбитурат натрий немесе
1,5-Диметил-5-(циклогексан-1-ил)-
2,4,6(1Н,3Н,5Н)пиримидинтриономо
но натрий тұзы



Тиопентал-натрий -Thiopentalum-natrium.

Натрий тұздарының 5-этил-5-(1-
метилбутил)-2-тиобарбитур
қышқылының сусыз карбонат натриймен
қоспасы

Физикалық және химиялық қасиеттері

Барбитал, барбитал-натрий, фенобарбитал және бензонал – ақ кристалды ұнтақтар; гексенал – көпіршік тәрізді масса; тиопентал-натрий – көпіршік тәрізді масса немесе сары – жасыл түсті ұнтақ.

Препараттардың қышқылдық (лактамы) түрі суда өте аз ериді немесе мүлдем ерімейді; спиртте ериді эфирде, хлороформда; сұйытылған сілті және карбонат ерітінділерінде өте жеңіл ериді.

Барбитурат тұздары (лактим) түрі суда жеңіл ериді.

Препараттардың қышқылдық түрлері анықт $T_{\text{балқумен}}$ сипатталады.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 149 беті

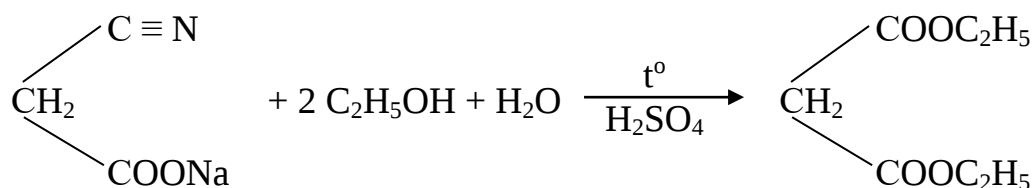
Барлық барбитураттар УК-және ИҚ – ацмақтарда жарықты жұтады.

Синтездің жалпы схемасы

Барбитураттар синтезі бірнеше сатыда жүреді.

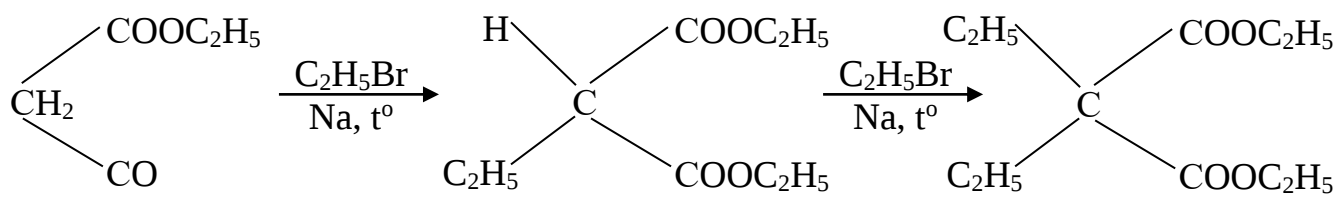
1. Малон қышқылының диэтил эфирінің түзілуі

Малон қышқылы оңай декарбоксилденеді, сондықтан синтездің 1-ші сатысында циан сірке қышқылының натрий тұзына қышқыл ортадағы этил спиртімен әсер ету арқылы диэтил эфирін алады:



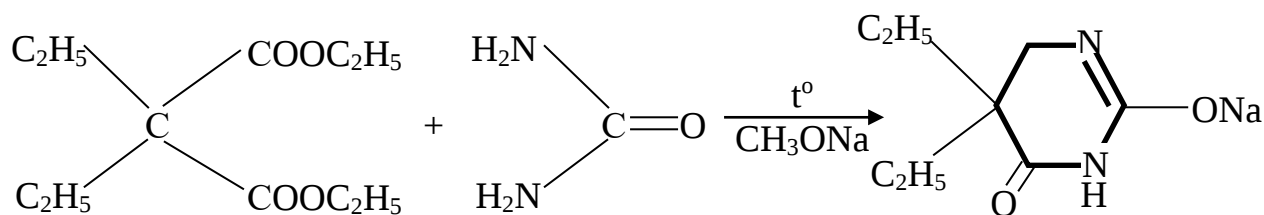
2. Метилен тобына орынбасушыларды енгізу.

Малон қышқылының орынбасушыларын алудың бірнеше әдісі бар. Солардың бірі болып, алкил-(немесе арил-) бромидті 1-ші сатыда пайда болған малон қышқылының диэтил эфирімен натрий қатысында қыздырады. Мысалы, барбитал алу үшін этилбромидпен әсер етеді:



Осы сатыда пайда болған малон қышқылының моноэтил туындысын мочевиімен конденсациялап, моноэтилбарбитур қышқылын алады, оны НҚ талабы бойынша анықтайды.

3. Мочевиімен конденсациясы:



Реакция метилат натрий қатысында жүретіндіктен препаратта, метил спирт қоспасы болуы мүмкін.

ОҢТҮСТІК-QAZAQSTAN MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 150 беті

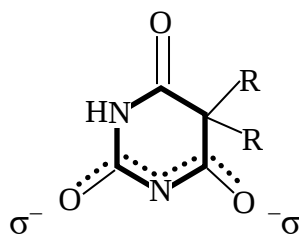
Соңынан барбиталдың натрилі тұзына сұйытылған күкірт қышқылымен әсер етіп, оны қышқылдық түріне айналдырады. Барбиталдың тұзды түрін алу үшін оған натрий гидроксид ерітіндісімен әсер етеді.

Сондықтан барбитал натриде және басқа лактиді түрлерінде бос сілтіні анықтайды..

Химиялық қасиеттері және реакция типтерінің сипаттамасы

Қышқылдық қасиеті

Барбитураттар лактам-лактимді таутомериясына байланысты әлсіз қышқылдар немесе әлсіз негіздер болып табылады. Тұзды түрі түзілген кезде теріс заряд амбидентті ион түрінде, делокализацияланады, яғни пайда болған жүйе энергетикалық жағынан тиімді:



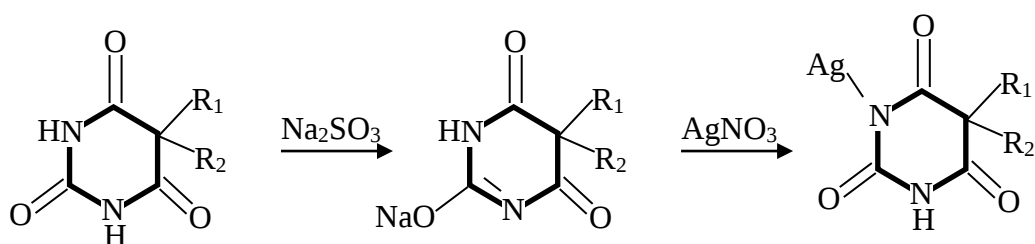
Металл катионы оттегі атомына немесе азот атомына қосылуы мүмкін. Пирсон теориясы бойынша, қатаң қышқылдар (Na^+ , K^+ , Mg^{2+}), электрондардың акцепторлы жұптары, қатаң негіздер (OH^- , RO^-), ал жұмсақ қышқылдар (Ag^+ , Cu^{2+} , Hg^{2+}), - жұмсақ негіздермен (пиримидиндегі немесе аминотобындағы азот атомымен) қосылады. Сондықтан барбитураттың натрий тұздарын оттегі атомы бойынша (күміс тұздары және сынап тұздары азот атомымен байланысқан) байланысқан қосылыстар деп қарастыруға болады.

Барбитураттар, NH-қышқылы ретінде ауыр металл тұздарымен (Co^{2+} , Cu^{2+} , Ag^{2+}) комплексті тұздар түзеді. МФ талабы бойынша тиопентал-натриден басқа барлық барбитураттардың өзі екендігін кобальт тұздарының реакциясымен анықтауға болады. Реакция спирттік ортада (комплекті тұздың гидролизін болдырмау үшін) кальций хлоридін қосу арқылы ақ түсті комплекстің пайда болуымен түсіндіріледі. Қышқылдық лактамды препараттарды алдымен лактимді (тұзды) түріне ауыстыру арқылы яғни 0,1 М натрия гидроксидінің эквивалентті мөлшерін (артық емес) қосу арқылы анықтайды. Бұл реакция жалпы реакция болып табылады, себебі барлық барбитураттар көк күлгін түске боялған комплексті тұздар береді.

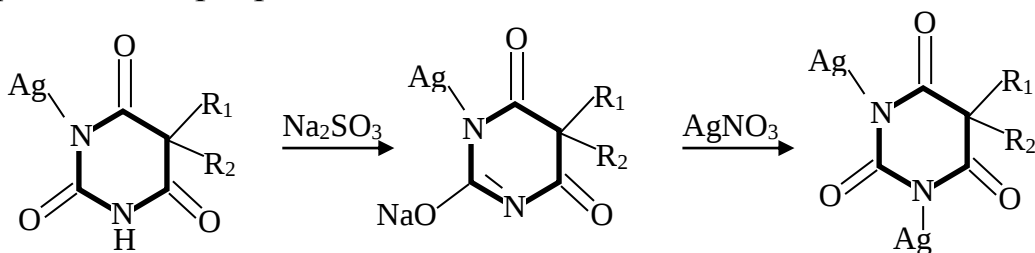
Барбитураттар мыс сульфатымен реакциясы бойынша түрлі түске боялған комплексті тұздап береді. Бұл реакция өздеріне тән реакциялар болып табылады. Сондықтан МФ осы реакцияны дәріліе препараттардың өзі

екендігін анықтауда қолданылады. Бұл реакцияның жүру жағдайы әдістеменің барлық шарттарын дұрыс орындағанда жүреді.

Барбитураттар күміс тұздарымен ерімейтін ақ түсті, тұздар береді. Барбитал, барбитал-натрий, фенобарбитал күміс нитратымен 2 сатыда реакцияға түседі: 1) артық карбонат натриде еритін моноорынбасқан күміс тұзының түзілуі; 2) реактивтің артық мөлшерін қосқанда диорынбасқан ерімейтін тұздың пайда болуы:



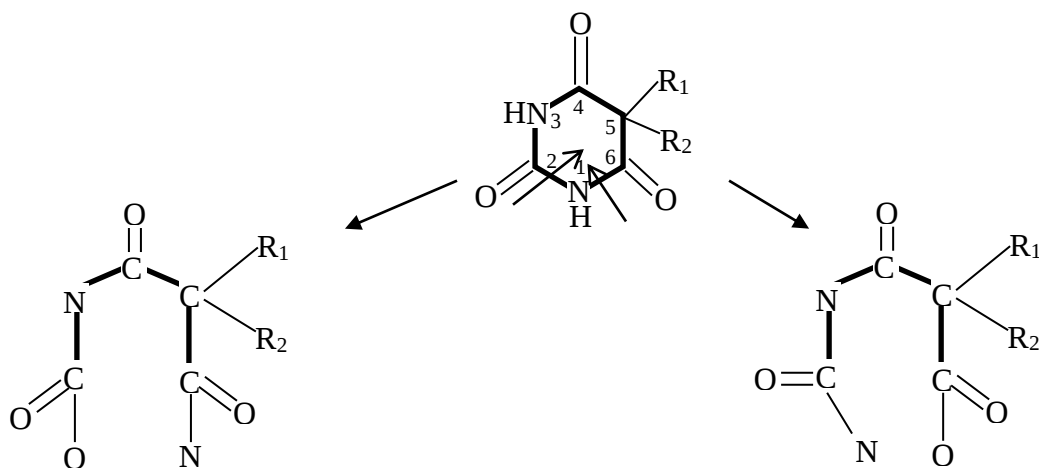
Күміс нитратын тамшылатып қосқанда және шайқағанда алдымен лайланып, соңынан түс жоғалады, реактивті ары қарай қосқанда ақ түсті, диорынбасқан тұз түзіледі:



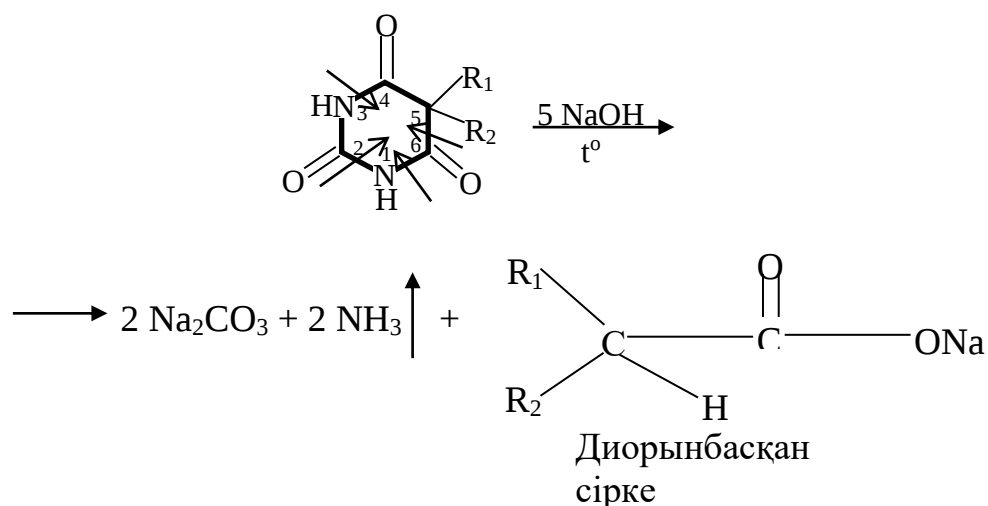
Бензонал және гексенал моноорынбасқан ақ түсті күміс тұздарын береді.

Гидролиздік ыдырау реакциялары

Барбитураттар циклды уреид ретінде гидролиздік ыдырауға оңай ұшырайды. Мысалы, жұмсаө жағдайда (ылғалды жерде және жоғары температурада ұзақ сатаған кезде) 1 – 2-ші және 1 – 6-шы жағдайдағы амид байланстары үзілуі мүмкін:



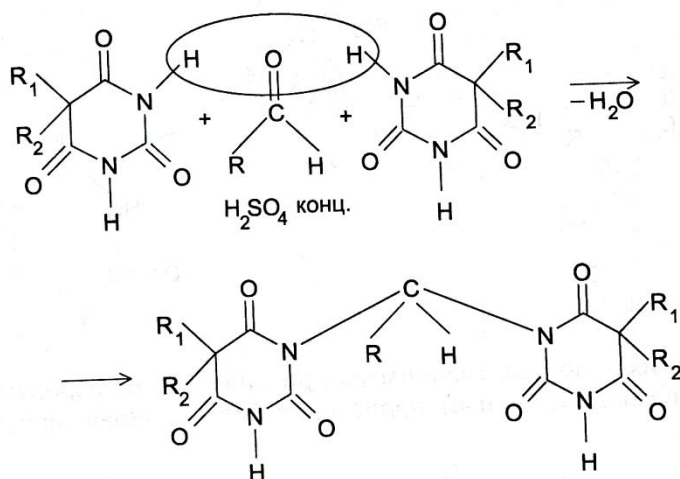
Қатаң жағдайда (барбитураттарды кристалды сілтімен балқытқан кезде) молекула толық деструкцияға ұшырайды:



Реакция өніміне тұз қышқылының артық мөлшерімен әсер етсе, көмір қышқыл газы және өзіндік иісі бар сірке қышқылының диорынбасқан туындысы түзіледі.

Ароматты альдегидтермен конденсацисы

Барбитураттар суды тартып алатын, және тотықтыратын қасиеті бар концентрлі H_2SO_4 қатысында альдегидтермен оңай конденсацияланады. Альдегидтің түріне байланысты бір-бірінен ажыратуға болатын түрлі түске боялған өнімдер береді:



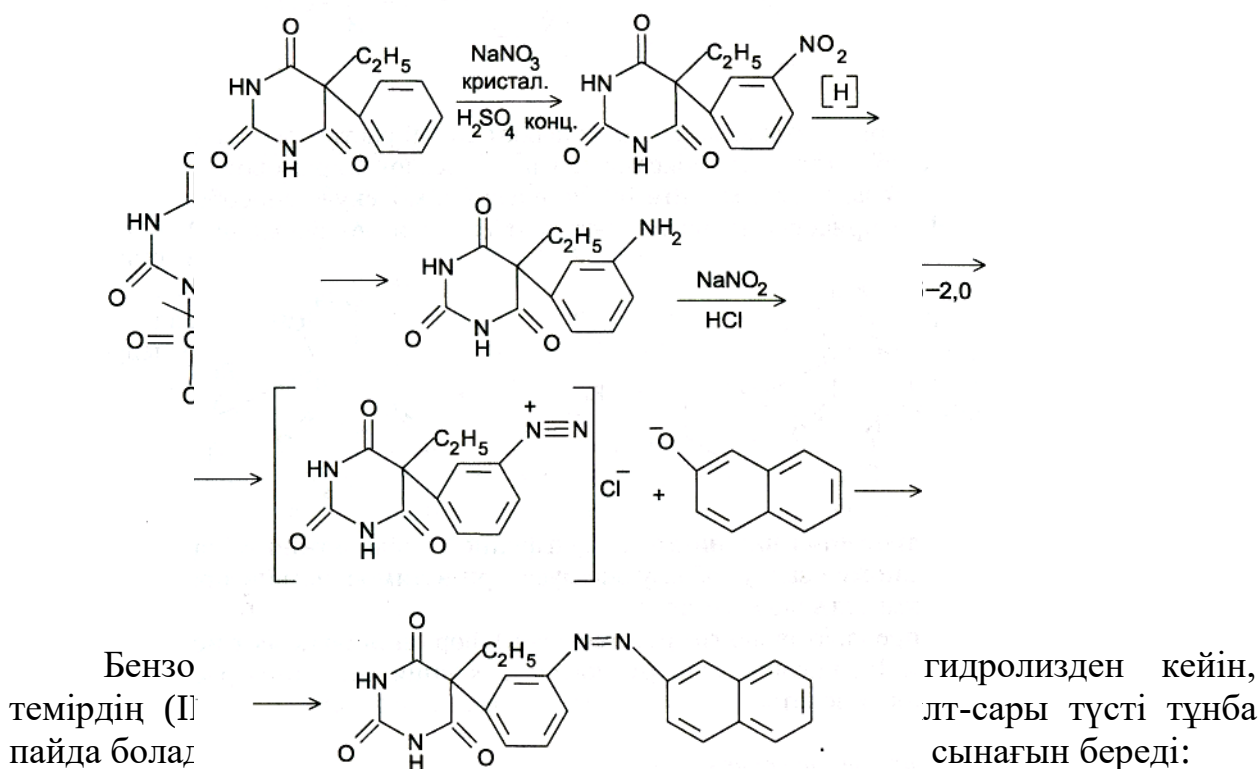
ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 153 беті

Фенобарбитал формальдегидпен сарғыш-қызыл түске боялған, ал барбитал Сары түске боялған өнім береді. Реагент ретінде басқа да ароматты альдегидтер п-диметиламинобензальдегид қолданылады.

Өзіне тән реакциялар

Барбитурат туындыларының дәрілік препараттарының 1 және 5 жағдайдағы орынбасушыларына байланысты өздеріне тән реакциялар береді.

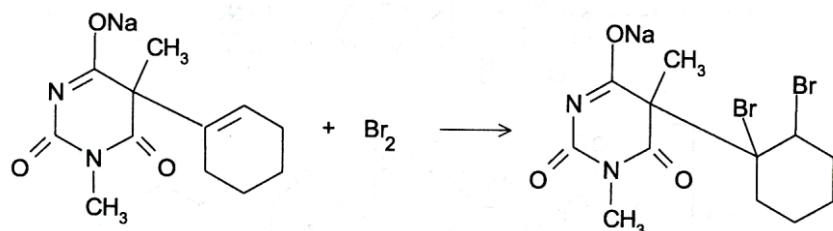
Фенобарбитал 5-ші жағдайда енил радикалына байланысты электрфильді S_E -реакциясына оңай түседі, мысалы нитротопты тотықсыздандыру арқылы, диазония тұздарымен азобояу түзу реакциясын беруі:



Темір гидроксаматы қызыл-күлгін түсті, ал мыс гидроксаматы жасыл түсті өнімдер.

Гексенал құрамындағы циклогексен фрагментіне байланысты бром суын түссіздендіреді:

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 154 беті



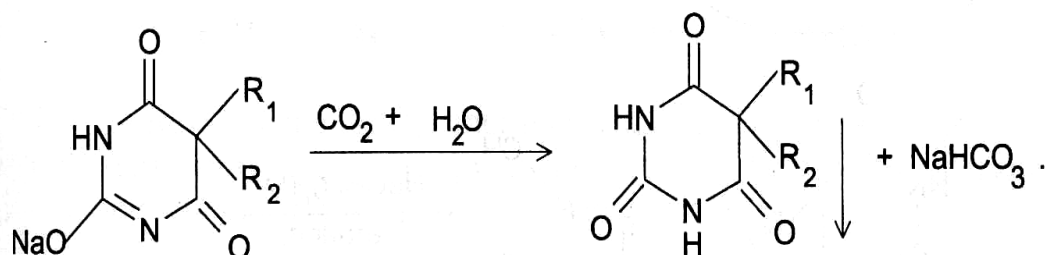
Тиопентал-натридегі сульфидті күкіртті ауыр металл тұздарымен әсерлесу арқылы пайда болған қара тұнба арқылы анықтайды

Лактимді (тұзды) түрлерін натрий ионы бойынша және қышқылдық түрлерін тұз қышқылымен әсер еткенде пайда болған тұнбаның Т_{балку} бойынша анықтайды.

Тазалығын анықтау

Барбитурат тобындағы препараттардың тазалығы олардың алу жолына және химиялық қасиеттеріне байланысты жүреді. Мөлдірлікті барбитураттардың тұзды және қышқылды түрлерін де анықтайды. Қышқылды түрлеріндегі мөлдірлікті карбонат натрий ерітіндісінде еріту арқылы анықтайды. Кейбір синтездің жартылай өнімдері карбонаттарда ерімейді.

Бұл көрсеткіштің тұзды түрлеріндегі анықтау өзгешеліктері оның ауадағы көміртек (IV) оксидімен және ылғалмен әрекеттесіп, ерімейтін қышқылдық түрін түзуінде:



Барбиталда және фенobarбиталда барбитур қышқылының моноалкилорынбасқан туындылары қоспасын анықтайды. (этилбарбитур және фенилбарбитур қышқылдары). Бұл қоспалардың болуы барбитур туындыларының дәрілік препараттарындағы қышқылдықты жоғарылатады, соның нәтижесінде рН өзгереді.

МФ бойынша жіберілетін бос сілті қоспасын барбитураттардың тұзды түрлерінде титрлеу арқылы анықтайды.

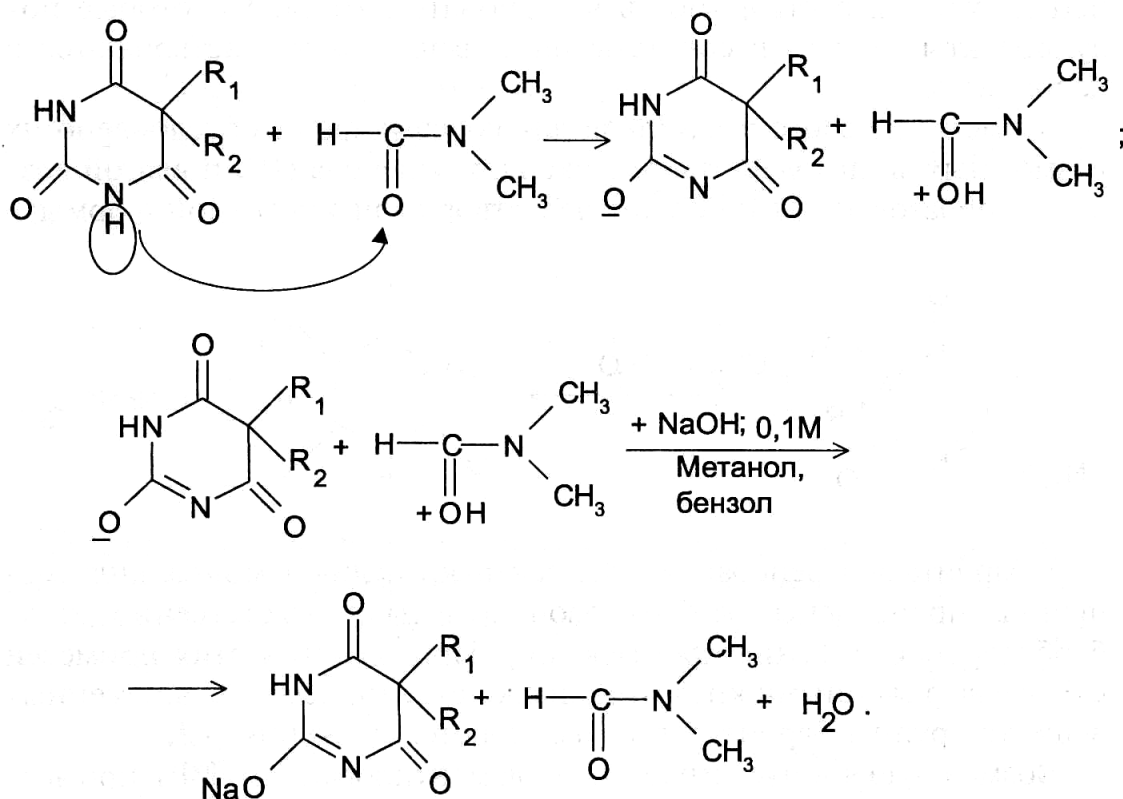
Гексенал және тиопентал-натрий препараттарында жіберілетін нормадан аспайтын метанол қоспасы анықталады. Бұл қоспа синтез кезінде мочевиімен диорынбасқан малон қышқылының конденсациясында катализатор ретінде метилат натриді қолданған кезде пайда болады. Метанол

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 155 беті

қоспасын анықтау үшін оны калий перманганатымен формальдегидке дейін тотықтырып, ары қарай хроматроп қышқылымен анықтайды. Пайда болған түсті өнімді эталон ерітіндісімен салыстырады.

Сандық мөлшерін анықтау әдістері

Барбитураттардың лактамды (қышқылды түрін) сусыз ортадағы қышқылдық-негіздік титрлеу арқылы анықтайды. Протофильді еріткіш ретінде диметилформаид алынады. Титрант – метанол және бензол қоспасындағы 0,1 М натрий гидроксиді; индикатор – тимол-көк:



Фенобарбиталдың сандық мөлшерін анықтау үшін дәрілік затты ацетонда немесе спирте ерітіп, оған керекті мөлшерде су қосып, тимолфталейн индикаторы қатысында 0,1 М натрий гидроксиді ерітіндісімен титрлейді. Бұл әдісті қолдану себебі фенобарбиталдың қышқылдық қасиетінің басым екендігін көрсетеді, яғни сулы ортада анықтауға болатынын көрсетеді. Ацетон (немесе спирт) титрлегенде пайда болған тұзды гидролизге ұшыратпайды.

Барбитураттардың тұзды түрлерін ацидиметриялық әдіспен анықтайды. Препараты жаңа қайнаған суда ерітіп, (көмір қышқыл іздерін кетіру үшін) индикатор – метил қызғыш қатысында 0,1 М хлорсутек қышқылымен ашық қызыл түске дейін титрлейді. Егер препаратта бос сілті болса (тазалығын

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 156 беті

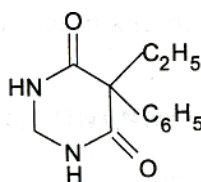
анықтағанда), табылған проценттік мөлшерінен бос сілтінің проценттік мөлшерін алып тастап, әр препаратқа тән коэффициентке көбейтеді.

Барбитураттардың сандық мөлшерін басқа әдістермен де(аргентометрия, гравиметрия) анықтауға болады. Гексеналдың сандық мөлшерін циклогексен фрагменті бойынша броматометриялық әдіспен анықтайды.

Барбитураттардың кейбір препараттарының және оның дәрілік түрлерінің сандық мөлшерін физика-химиялық әдістермен анықтайды , (ЖЭСХ, спектрофотометрия).

ПИРИМИДИН-4,6-ДИОН ТУЫНДЫЛАРЫ

Бұл топқа гексамидин – Hexamidinum, 5-этил-5-фенилгексагидро-пиримидиндион-4,6 препараты жатады:



Гексамидин

Химиялық құрылысы бойынша гексамидин фенобарбиталға ұқсас, бірақ ол барбитуратқа жатпайды, себебі оның құрамынды мочефин фрагменті жоқ. Молекулны модификациялау нәтижесінде, тырыспаға қарсы (протоивосудорожный) әсері бар, фенобарбиталмен салыстырғанда ұйықтататын қасиеті аз препарат алынды. Дәрілік түрі таблетка.

Физика-химиялық қасиеттері. Гексамидин сыртқы көрінісі бойынша ақ кристалды ұнтақ, иіссіз. Суда, эфирде, бензолда ерімейді, спиртте, ацетонда аздап ериді.

Химиялық қасиеттері және өзі екендігін анықтайтын реакциялар. Гексамидин құрамындағы амид тобына байланысты қышқылдық қасиет көрсетеді, бірақ құрамынды имид тобы бар фенобарбиталмен салыстырғанда қышқылдық қасиеті аз. Гексамидин сілтілерде ериді, бірақ пайда болған тұздары тұрақсыз. Қышқылдық қасиеті әлсіз болғандықтан, ауыр металл тұздарымен комплексті тұздар түзбейді.

Гидролиздік ыдырау реакциялары. Гексамидин басқа амидтер сияқты жоғары температурада және сілтілі ортада гидролиздік ыдырауға ұшырайды. МФ бойынша өзі еанықтау үшін препаратты кристалды натрий гидроксидімен қыздырады. Сол кезде пайда болған аммиак лакмус қазағын

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 157 беті

көк түске бояйды. Гидролиз кезінде метилен тобы бойынша формальдегид бөлінеді. Оны хроматроп қышқылының динарий тұзымен күкірт қышқылы қатысында қыздырғанда көк күлгін түске боялады. Бұл реакцияны гидролиз кезінде гескаметилентетрамин, ерігіш стрептоцид, дихлотиазид те береді.

Сандық мөлшерін анықтау. Гексамидиннің қышқылдық қасиеті әлсіз болғандықтан фенобарбитал сияқты қышқылдық-негіздік титрлеуді қолдануға болмайды. Гексамидиннің сандық мөлшерін азот бойынша Кьельдаль әдісімен анықтайды.

ПИРИМИДИН-2,4-ДИОН (УРАЦИЛ) ТУЫНДЫЛАРЫ

Урацил және оның гомологи Тимин нуклеидті негіздерге жатады, ол нуклеозид түрінде нуклеин қышқылдарында және нуклеотид құрамына кіреді. Урацил және Тимин негізінде модификациялау арқылы көптеген дәрілік заттар синтезделген. Олар – метаболит (метилурацил) және антиметаболит (фторурацил, фторафур, цитарабин) нуклеин негіздеріне жатады. Антиметаболит препараттары- ДНК синтез тежеп, қатерлі ісітерге қарсы қолданылады.

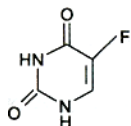
Физикалық және химиялық қасиеттері

Метилурацил, фторафур, цитарабин және азидотимидин – ақ кристалды ұнтақтар; фторурацилдың сарғыш реңі бар.

Лактамды (қышқылды) түрінде препараттар суда аз ериді, ал натрийлі тұздары суда жеңіл ермиді. Барлық препараттар лактамды түрінде өздеріне тән балқу температурасы бойынша және УК-және ИҚ аймақтағы спектрлері бойынша сипатталады.

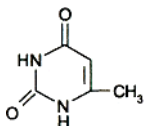
Қышқылдық-негіздік қасиеттері

Пиримидин-2,4-дион туындыларының дәрілік препараттары басқада имидтер сияқты NH- қышқылдарға жатады. Қышқылдық түрінде дәрілік түрлері пероральды түрде, ал тұзды түрінде шаншуға арналған ерітінді түрінде қолданылады.



Метилурацил – Methyluracilum.

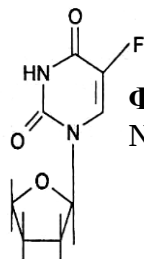
2,4-Диоксо-6-метил-1,2,3,4-тетрагидропиримидин.



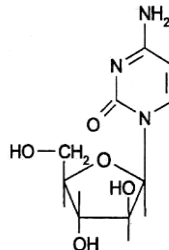
Фторурацил – Phthoruracilum.

2,4-Диоксо-5-фторпиримидин 5-фторурацил.

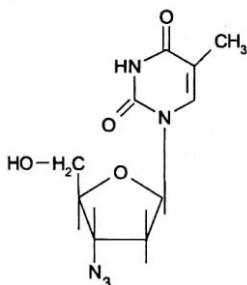
ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ	SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы	044-55/ 191 беттің 158 беті



Фторафур – Phthorafurum.
N-(2-Фуранидил)-5-фторурацил.



Цитарбин – Cytarabinum.
4-Амино-1-(β-D-арабинофуранозил)-
1,2-дигидропиримидин.



Азидотимидин – Azidothymidinum.
(ретровир, зидовудин, тимазид)
3' - Азидотимидин.

Басқада NH- қышқылдар сияқты урацил туындыларының дәрілік препараттары (мысалы, барбитураттар) ауыр металл тұздарымен Cu^{+2} Co^{+2} боялған түсті тұнбалар, ал Ag^{+} - тұздарымен ақ тұнба береді.

Бірақ көмір қышқылымен салыстырған да, урацил туындыларының қышқылдық қасиеті төмен. Сондықтан урацил туындыларының натрийлі тұздарына көміртегі (IV) оксидімен әсер етсе, ерімейтін қышқылдық түрлері пайда болып, ерітіндінің мөлдірлігі төмендейді.

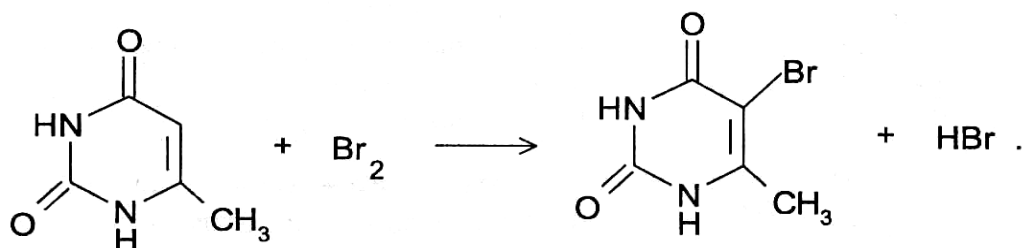
Гидролиздік ыдырау реакциялары

Барбитурат препараттары сияқты, урацил туындылары да, амид тобы бойынша оңай ыдырайды. Бұл процесс температураны жоғарылатқанда және сілті қатысынды жылдам жүреді. Препараты концентрлі натрий гидроксидімен қыздыру (аммиак бөлінеді, оны лакмус қағазының көгеруімен анықтайды), өзі екндігін және сандық мөлшерін Кьельдаль әдісімен анықтауда қолданылады.

Электрофильді орынбасу реакциялары

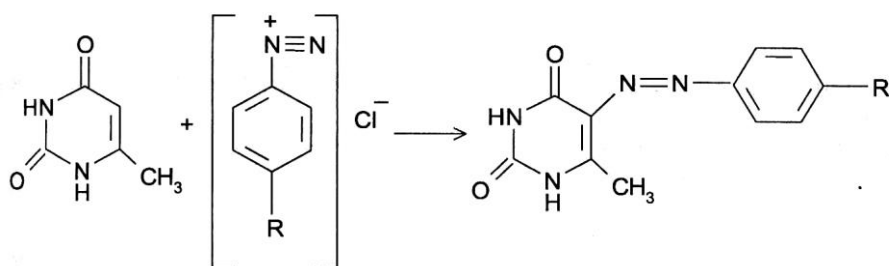
Урацил туындылары броммен реакцияға түсіп, бром туындыларын түзеді. Бұл реакцияны метилурацил ұнтағын және жағар майының өзі екендігін анықтауда қолданылады.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 159 беті



Бұл реакцияны метилурацилдің және урацил туындыларының басқұа препараттарының да сандық мөлшерін броматометриялық әдіспен анықтауда қолданады.

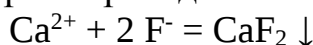
S_E -реакцияна диазония тұзымен азобояу түзу реакциясы жатады:



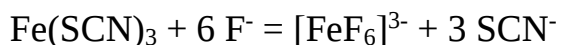
Бұл реакциямен метилурацилдың жағар майының өзі екендігін анықтайды.

Өзіндік реакциялар

Фторурацил және фторафур препараттарында минерализациядан кейін фтор атомын анықтайды. Құрғақ минерализация кезінде препарат сынамасын, карбонат натрий және нитрат калий (1:1) тұратын балқыту қоспасымен балқытып, қалған қалдықты суда ерітіп, оған кальций хлоридін қосқанда, кальций фториді ақ тұнба түзіледі:



Сутек асқын тотығы ерітіндісімен сіңірілген фторид иондар атмосферадағы оттегімен жандыру кезінде қызыл түске боялған темір (III) тиоцианатын түссіздендіреді:



Фторид-иондарын көбінесе цирконий-ализарин реактивімен де анықтайды. Бұл кезде қызыл түсті цирконий-ализарин комплексі Сары түсті (ализаринге) айналады.

Тазалығы

Урацил қоспасын және оған ұқсас заттарды ЖЭСХ және ЖҚХ әдістерімен анықтайды.

Бос фторид қоспаларын ион-селективті электродтарда анықтайды.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		 SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы		044-55/
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		191 беттің 160 беті

Урацил туындыларында мөлдірлік және түстілік анықталады.

Сандық мөлшерін анықтау

Урацил туындыларының сандық мөлшерін төмендегі әдістермен анықтайды:

- 1) сусыз ортадағы қышқылдық-негіздік титрлеу;
- 2) жанама нейтрализация;
- 3) аргентометрия;
- 4) броматометрия;
- 5) физика-химиялық әдістер (спектрофотометрия, ФЭК, ЖЭСХ және т.б.).

Иллюстративті материал:

- кестелер;
- презентация Microsoft Power Point.

Әдебиеттер: Қосымша 1

Бақылау сұрақтары

1. Пиримидин туындыларының классификациясы.
2. Пиримидин туындыларының дәрілік препараттарының фармакологиялық қасиеті мен химиялық құрылысы арасындағы өзара байланыс.
3. Пиримидин 2,4-дион туындылары: метилурацил, фторурацил, фторафур. Сапасына қойылатын талаптар, талдау әдістері.
4. Барбитур қышқылы туындыларының жалпы және жеке талдау әдістері.
5. Барбитур қышқылы туындыларының тұрақтылығы және сақтау жағдайлары.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 161 беті

Дәріс №13

Тақырыбы: Пурин туындылары

Мақсаты: Студенттерге пурин туындыларының дәрілік препараттарының алыну, сақталу және қолдану сатыларында нормативті құжаттар, дәрілік заттар сапасын регламенттейтін Мемлекеттік принциптер мен ережелер талабына сай фармацевтикалық талдау жасауды үйрету

Дәріс тезистері:

Жоспар:

- пурин туындыларының дәрілік препараттарының жалпы қасиеттері
- пурин туындыларының дәрілік препараттарының фармакопоялық препараттары
- пурин туындыларының дәрілік препараттарының сапалық реакциялары
- пурин туындыларының дәрілік препараттарының сандық мөлшерін анықтау

Табиғатта пурина туындыларының биологиялық маңызы зор. Пурина туындылары өсімдіктерде және жануар тканьдерінде бос күйінде және нуклеозидтер, нуклеотидтер және нуклеин қышқылының құрамында кездеседі.

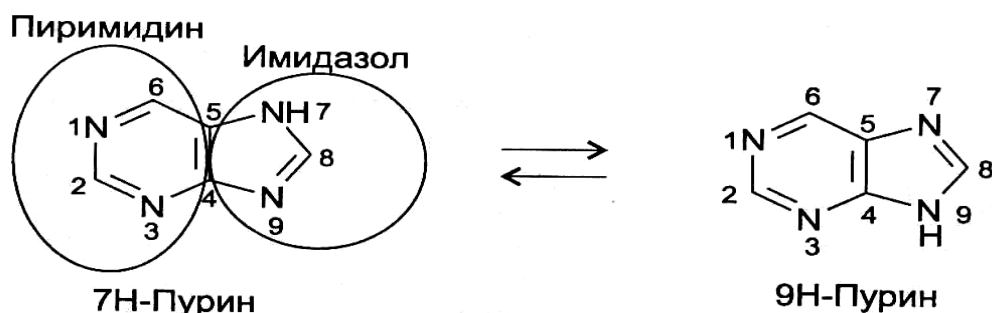
Кофеин шәй жапырағында(50% дейін) және дәнінде (1,5% дейін) кездеседі. Кофеинді алғаш зерттеген Ф. Рунге (1819ж); бұл алкалоидтың құрылысын 1882 ж. Э. Фишер анықтаған. Шәй жапырағында сонымен қатар теofilлинде кездеседі, ал какаода – теобромин кездеседі.

Нуклеин қышқылдары барлық тірі организмдерде кездесіп, генетикалық информацияны беруде және сақтауда, үлен роль атқарады.

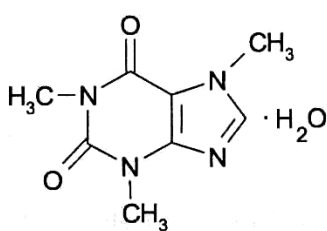
Пурин туындыларының дәрілік препараттары көптеген фармакологиялық активтілік көрсетеді – бронхолитикалық, диуретикалық, кардиотоникалық, қатерлі ісікке қарсы, орталық нерв жүйесіне әсер етеді.

Төменде көрсетілген дәрілік заттардың химиялық құрылысының негізінде 2 түрлі изомер түрінде кездесетін, пуриннің бициклды жүйесі жатады:

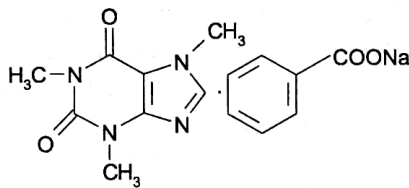
ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ	SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы	044-55/ 191 беттің 162 беті



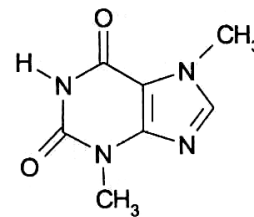
Пурин туындыларының дәрілік препараттары химиялық құрылысы бойынша төмендегі топтарға бөлінеді: ксантин туындылары; пуриннің нуклеозидтері және нуклеотидтері (рибоксин, АТФ, аденозинтрифосфор қышқылының динарий тұзы); пуриннің құрылысы бойынша ұқсас синтетикалық туындылары.



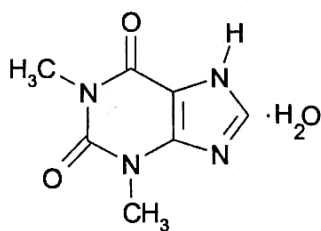
Кофеин-Coffeinum.
1,3,7-Триметилксантин.



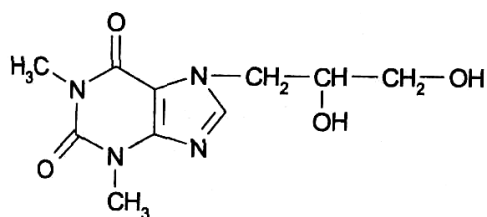
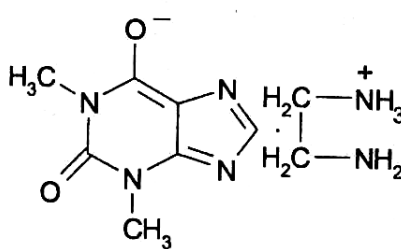
Кофеин-бензоат натрия – Coffeinum-natrii benzoas.



Теобромин-Theobrominum.
3,7-Диметилксантин.

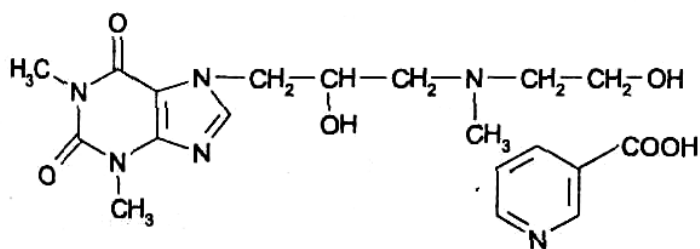


Теofilлин-Theophyllinum. **Эуфиллин – Euphillinum.**
1,3-Диметилксантин.



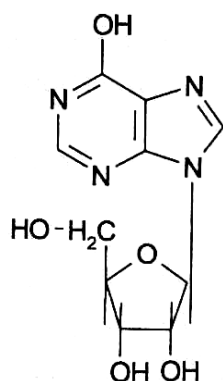
Дипрофиллин-Diprophyllinum.
7-(2,3-Диоксипропил)-теофиллин.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы	044-55/	
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы	191 беттің 163 беті	



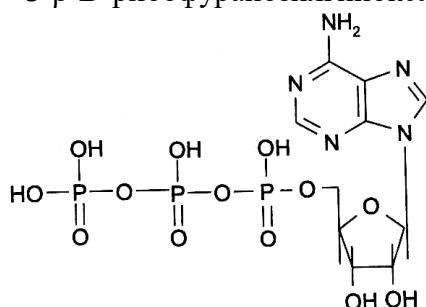
Ксантинола никотинат-Xantinoli nicotinas.

7-[2-Окси-3-(N-метил-β-оксиэтиламино)-пропил]-теофиллина никотинат.



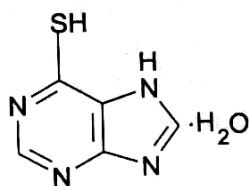
Рибоксин-Riboxinum.

9-β-D-рибофуранозилгипоксантин.



Кислота аденозинтрифосфорная-Acidum adenosintriphosphoricum.

Аденозин-5'-трифосфорная кислота.

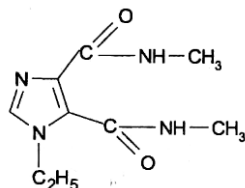
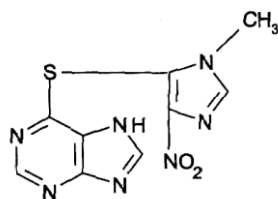


**Меркаптопурин-Mercaptopurinum.
6-Меркаптопурин.**

Азатиоприн-Azathioprinum.

6-(1-Метил-4-нитроимидазол-5)-меркаптопурин.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 164 беті



ФИЗИКАЛЫҚ ЖӘНЕ ХИМИЯЛЫҚ ҚАСИЕТТЕРІ ТАЛДАУ ӘДІСТЕРІ

Физикалық қасиеттері

Пурин туындыларының барлық препараттары – ақ кристалды ұнтақтар, өздеріне тән $T_{\text{балқу}}$ және УК- және ИҚ-аймақтағы спектрлері бойынша сипатталады.

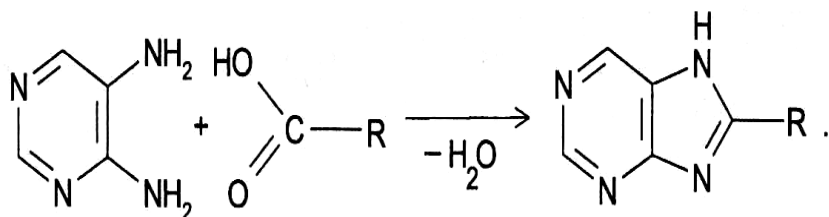
Аллу жолдары

Пурин туындыларының препараттарын табиғи көздерінен және синтетикалық жолмен алуға болады. Пурин алкалоидтары (кофеин, теofilлин, теобромин) – өсімдіктерден алынады.

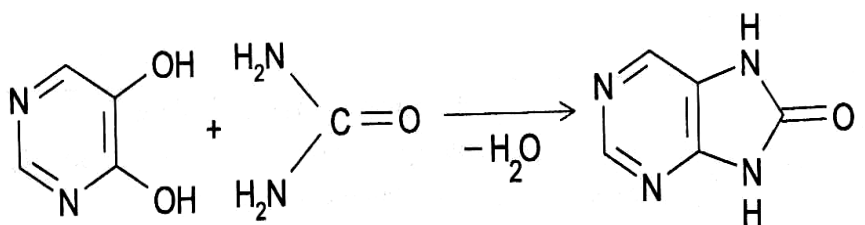
XIX ғ. Аяғынан бастап пурин және оның туындыларының әртүрлі алу әдістері зерттелген. Алғаш рет 1899ж. Э. Фишер 2,6,8-трихлорпуринді тотықсыздандыру арқылы пурин туындыларын алды. Қазіргі кезде практикалық мәні бар пурин туындыларының алу жолының 4 әдісі бар:

1. 4,5-диаминопиримидин туындыларының карбон қышқылдармен конденсациясы (Траубе, 1910ж. синтезі). Бұл әдіс бірнеше мәрте модификацияланып, қазіргі кезге дейін қолданылады:

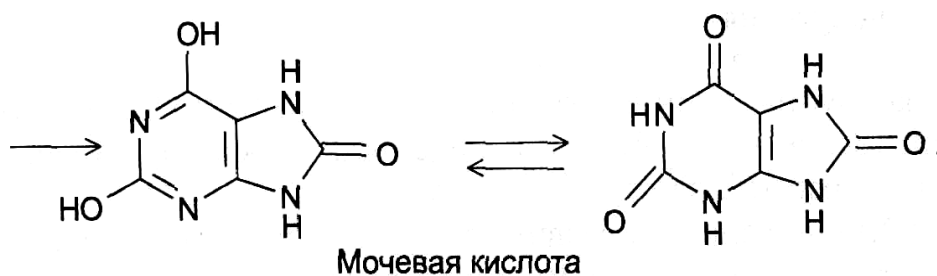
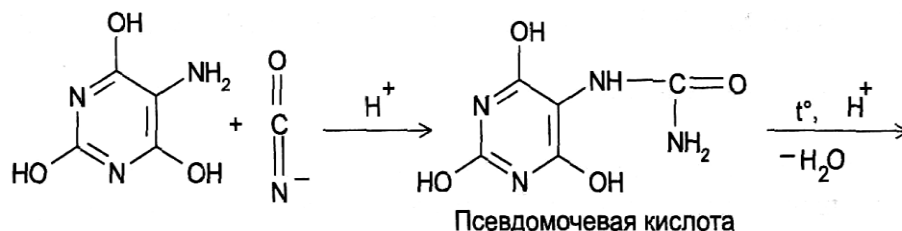
ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 165 беті



2. 4,5-диоксипиримидиннің мочевиімен конденсациясы (Беренд, Розен, 1888ж.).

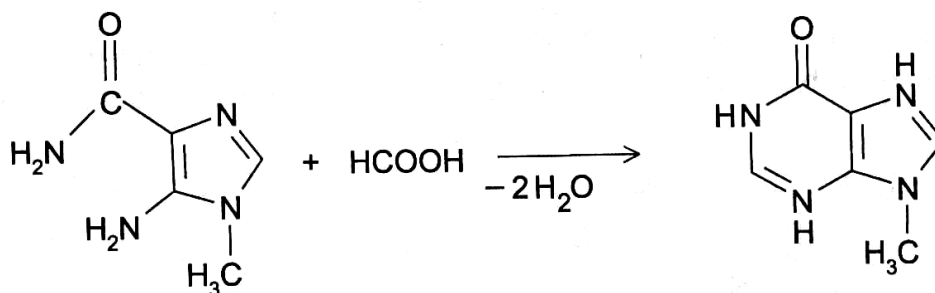


3. Цианат немесе изотиоцианаттардың 5-амино-2,4,6-триоксиоксипиримидин мен қосылып, соңынан қышқыл ортада қыздыру арқылы циклденген карбамидтің түзілуі (Э. Фишер, Аш, 1895ж.):



4. 5-амино-1-метилимидазол-4-карбон қышқылының амидінің құмырсқа қышқылымен конденсациясы:

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 166 беті



Қышқылдық-негіздік қасиеттері

Пурин – молекулалы комплекстер түзуде үлкен роль атқаратын, π -электрондары делокализацияланған ароматты жүйе. Ол электронодонорлы қасиет көрсетіп, қышқылдармен тұрақсыз тұз түзетін суда еритін, әлсіз негіз ($pK_a = 2,4$) ретінде қарастырылады. Сонымен қатар пурин NH-тобындағы жылжымалы сутегіге байланысты әлсіз қышқылдық қасиет көрсетіп ($pK_a = 8,9$), металдармен тұз түзеді.

Пурин туындыларының дәрілік препараттары – 9-жағдайдағы азот гетероатомын протондау бойынша, қышқылдармен тұрақсыз тұз түзетін әлсіз негідер.

Ксантин туындылары суда қиын ериді (ыстық суда жақсы ериді). Олардың ерігіш дәрілік препараттарын алу үшін комплекс түзу қасиеттері қолданылады. Пурин туындыларының ерігіштігі төмендегі таблицада көрсетілген.

Пуриннің жақсы еру қасиеті оның су молекуласымен сутектік қосылыстар түзуінде. Ал ксантиннің ерігіштігі өте төмен. Азот атомдарын метилдеу арқылы ерігіштігін ұлғайтуға болады, мысалы; кофеин, теofilлин, теобромин. Ерігіштігінің айырмашылығы молекулааралық ассоциациясының әртүрлілігімен түсіндіріледі.

Кофеинде 3 азот гетероатомда метилденген. Бұл зат мономер ретінде қарастырылады (сутектік байланыс бойынша ассоциат түзбейді), сондықтан оның ерігіштігі жоғары, ал $T_{балқу}$ төмен. Кофеиннің ерігіштігі ыстық суда және органикалық қышқылдар тұздарының қатысында (комплекс түзуіне байланысты) жоғарылайды.

Теofilлинде бір ғана бос активсіз NH-топ бар, ол молекулааралық сутектік байланыспен әлсіз байланысқан. Құрғақ жағдайда және сулы ерітіндіде димеризация пайда болады. Сондықтан кофеинмен салыстырғанда ерігіштігі төмен, ал $T_{балқу}$ жоғары.

Теобромин қатты күйінде активті NH-тобына байланысты және карбонил тобының жазықтықта орналасуына байланысты оданда күшті молекулааралық агрегеттар түзеді. Аз ерігіштігін және жоғары $T_{балқу}$

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 167 беті

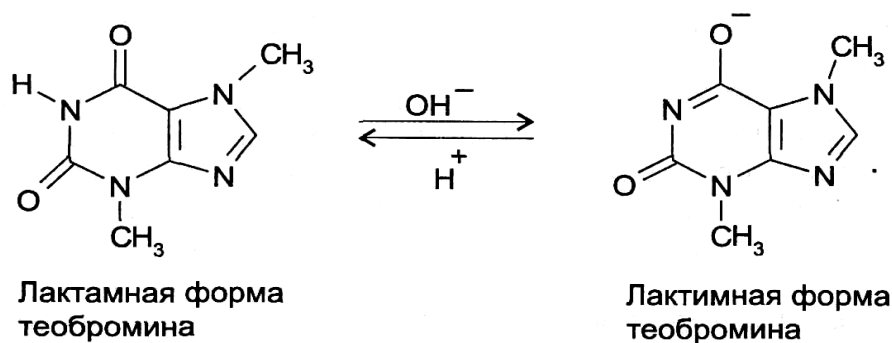
жоғарылығын ИҚ-аймақтағы спектрлері бойынша дәлелденген стабилді ассоциациясымен түсіндіруге болады.

Ксантиндердің «өзіндіккомплектүзуі» олардың органикалық қышқылдармен комплексті тұз түзуі қабілетіне қарсы тұрады (бензой, салицил, 4-аминобензой, ацетилсалицил қышқылдары және т.б.).

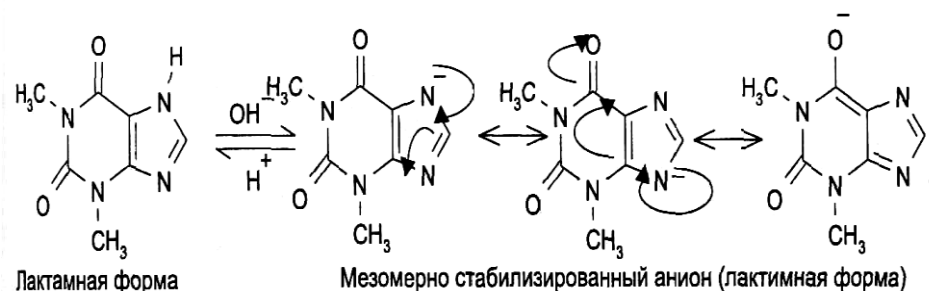
Кофеин – әлсіз органикалық негіз ($pK_a = 0,61$). Минералды қышқылдарда жақсы ериді, бірақ тұрақты тұздар түзбейді. Жалпы алкалоидтық тұндыру реактивтерімен реакцияға оңай түседі.

Йод ерітіндісімен тек қышқылдағаннан соң ғана реакцияға түсіп, периодид түзеді ($\text{Coff} \cdot \text{HI} \cdot \text{I}_4$). Танинмен кофеин артық реактив мөлшерінде еритін тұнба түзеді. Басқа негіздермен салыстырғанда кофеин Майер реактивімен тұнба түзбейді, осы қасиетін препараттың тазалығын анықтауда қолданады.

Теобромин және теofilлин амфотерлі қосылыстарға жатады. Олардың негіздік қасиеті 9-шы жағдайда орналасқан азот атомының бөлінбеген жұп электронына байланысты. Теоброминнің қышқылдық қасиеті имид тобындағы сутекке байланысты ($pK_a = 9,9$), теofilлиннің қышқылдық қасиеті 7-ші жағдайдағы азот атомындағы сутекке байланысты ($pK_a = 8,8$). Теofilлиннің қышқылдық қасиеті теоброминмен салыстырғанда күштірек. Бұл қасиеті теоброминнің сілтілермен лактим формасын түзуінде, ал теofilлин – мезомерлі стабилді анион түзуінде:



Теofilлиннің теоброминмен салыстырғанда қышқылдық қасиеті басым болғандықтан ол сілтілерде ғана емес аммиак ерітіндісінде де ериді:



ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 168 беті

Теофиллин және теобромин сілтілермен және органикалық негіздермен ерігіш тұздар түзеді. Ауыр металл тұздарымен (Ag^+ , Co^{2+} , Cu^{2+}) ерімейтін қосылыстар түзеді.

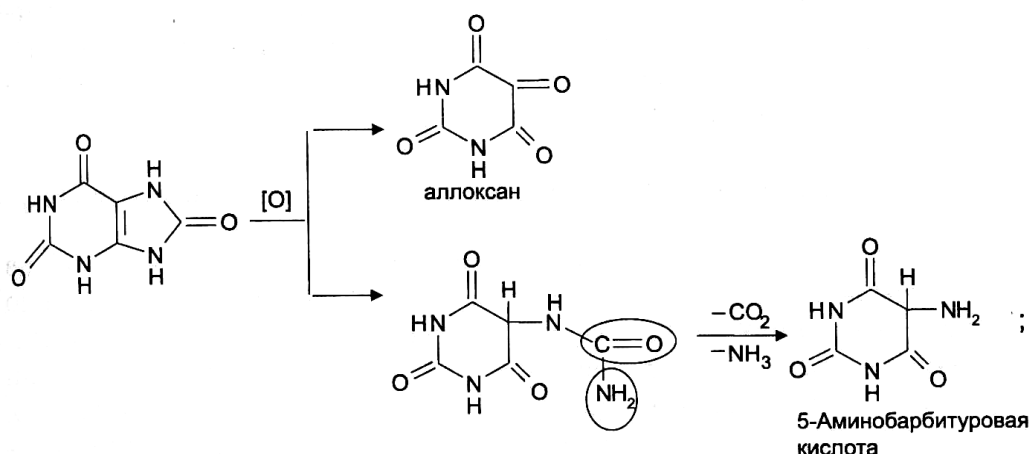
Мурексид сынағы (жалпы реакция)

Реакция ксантин туындыларының тотықтырғыш гидролиздік ыдырауға ұшырауына негізделген, ксантин туындылары пиримидин туындыларына ыдырап, ондағы 1 және 2 аминотоптары бір-бірімен конденсацияланып, пурпур түске боялған қызыл-күлгін аммонилі тұз түзеді. Реакцияны жүргізу үшін препаратты су моншасында тотықтырғыштар қатысында (H_2O_2 , Br_2 , HNO_3) қышқыл ортада қыздырады, одан соң аммиак қосқанда пурпур қызыл түс пайда болады.

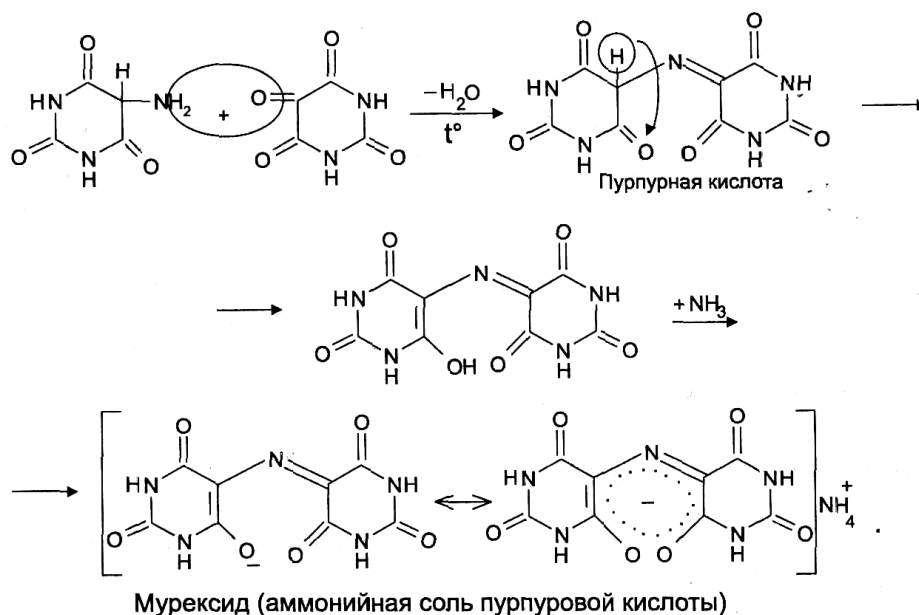
Несеп қышқылын концентрлі азот қышқылы қатысында қыздырғанда ол аллоксан және 5-аминобарбитур қышқылына ыдырайды. Одан соң тотыққан өнімді карбонильді негіз ретінде гидролиз өнімімен конденсациялағанда пурпур қышқылы пайда болады, ол аммиак қатысында мезостабильді анион мурексид түзеді.

Ксантиннің метилденген туындыларын тотықтыру үшін азот қышқылынан басқа сутек асқын тотығы ерітіндісін тұз қышқылы қатысында қосып, онан соң аммиак қосуға болады.

Химизмі (несеп қышқылы бойынша):

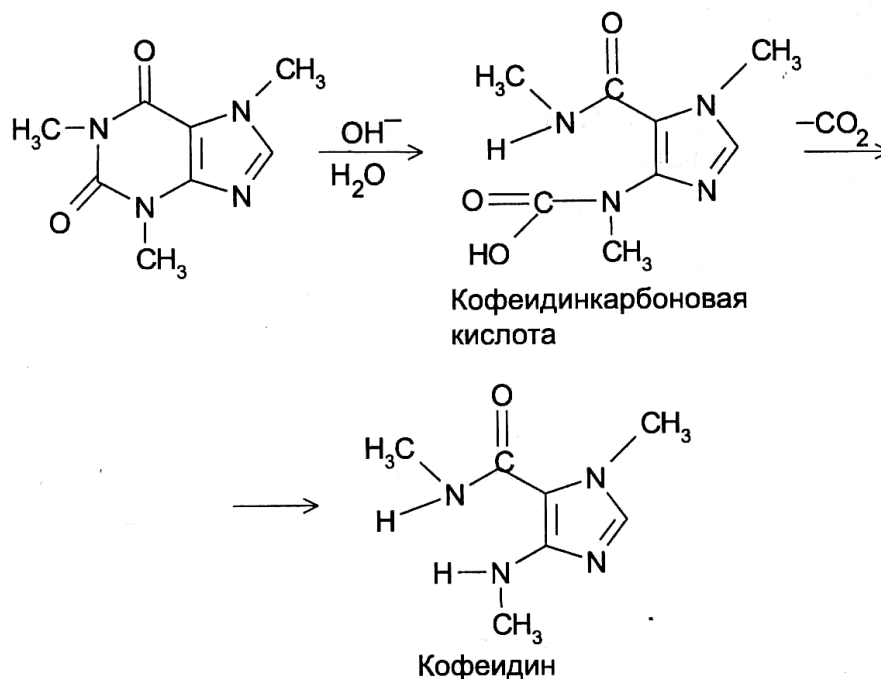


ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ	SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы	044-55/ 191 беттің 169 беті



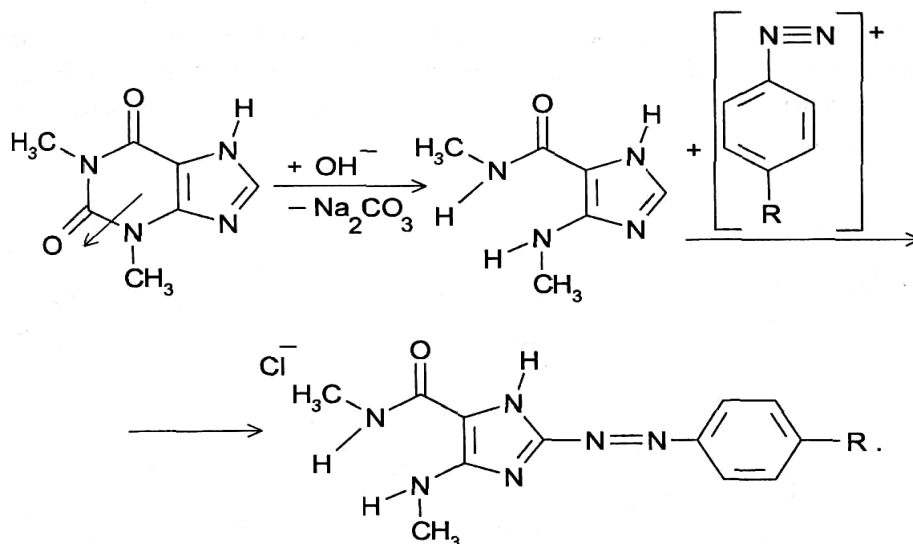
Сілтілі гидролизден соң қолданылатын электрофильді орынбасу реакциялары

Кофеин, әлсіз негіздік қасиет көрсететіндіктен, сілтілік ортада тұрақсыз. $\text{pH} > 9$ кезінде кофеин кофеидинкарбон қышқылына ыдырайды, ол ары қарай кофеидинге және өзіне тән карбонатқа ыдырайды. Кофеидин фармакологиялық әсері бойынша кофеиннің антагонисті.



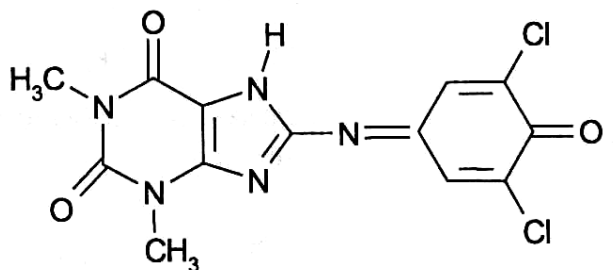
ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ	SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы	044-55/ 191 беттің 170 беті

Күкірт қышқылы ортасында кофеин құмырсқа қышқылына дейін ыдырайды. Теофиллин және теофиллинде, осылай ыдырап, соңынан диазония тұзымен азобояу түзеді:

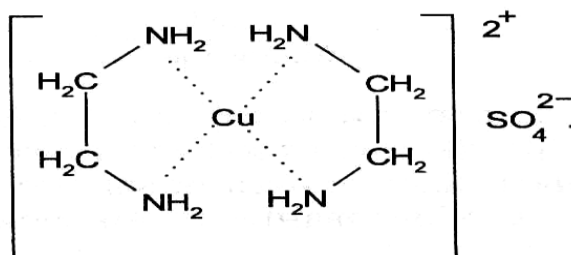


Басқа реакциялары

Теофиллин 2,6-дихлорхинонхлоримидпен боратты буфер қатысында (pH 8,5) ауа көк түске боялған мероцианин бояуын береді:

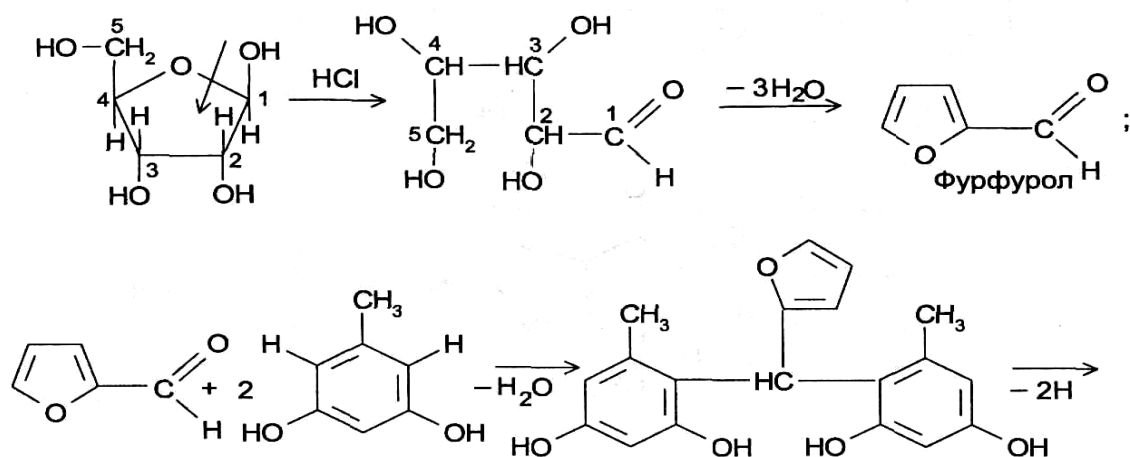


Эуфиллин мыс сульфатымен көк күлгін түске боялған комплексті қосылыс береді (этилендиаминге тән реакция):



ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 171 беті

Аденозинтрифосфор қышқылы (және натрий тұзы) рибоза қалдығына байланысты орцинмен темір хлориді (III) қатысында көк-жасыл түске боялған конденсацияланған өнім береді:



Азатиопринде нитро-топты біріншілік ароматты амин тобына дейін тотықсыздандырып, ары қарай диазоттап, фенолдармен азобояу реакциясынмен анықтайды (азобояу түзу реакциясы).



Кофеин-бензоат натридегі бензойной қышқылының қалдығын темір хлоридімен (III) – анықтайды, сарғыш түске боялған өнім пайда болады.

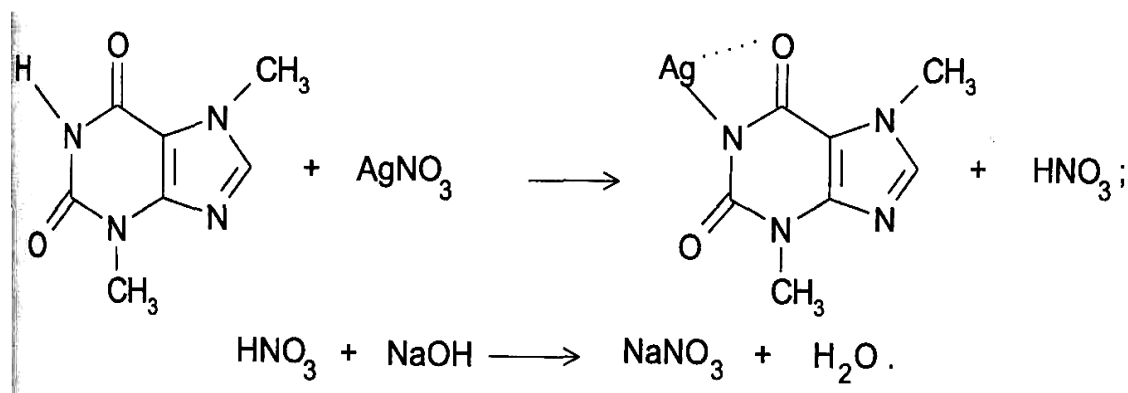
Сандық мөлшерін анықтау әдістері

1. Сусыз ортадағы қышқылдық-негіздік титрлеу. Негіздерді және негіздік тұздарды мұзды сірке қышқылы қатысында және сірке ангидриді қатысында (кофеин), (ксантинол никотинаты) анықтайды. Титрант – 0,1 М хлор қышқылы.

Қышқылдық қасиет көрсететін теобромин, теофиллинді протофильді еріткіштерде ерітіп, (диметилформамид, пиридин, бутиламин) және метилат натриімен немесе калиімен титрлейді.

2. Жанама нейтрализация әдісі. Теобромин және теофиллин күміс нитратымен реакциясы нәтижесінде препаратқа эквивалентті азот қышқылы түзіледі, оны стандартты натрий гидроксидімен титрлейді:

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 172 беті



3. Суллы ортадағы қышқылдық-негіздік титрлеу. Кофеин-бензоат натрий препаратындағы натрий бензоатын эфир қатысында стандартты хлорсутек қышқылымен титрлейді.

Эуфиллиндегі этилендиамин қалдығын хлорсутек қышқылының стандартты ерітіндісімен титрлейді.

4. Аргентометрия (кері титрлеу). Теофиллин немесе теобромин ерітінділеріне аммиак ерітіндісін және артық мөлшерде күміс нитраты ерітіндісін қосады; ерімейтін күміс тұзының тұнбасы пайда болады. Тұнбаны сүзіп, фильтрата күміс нитратының артық мөлшерін аммоний радонидінің стандартты ерітіндісімен титрлейді, (индикатор – темір ашутасы).

5. Йодометрия. Бұл әдіс кофеин-бензоат натрийдегі кофеинді анықтауда қолданылады. Бұл әдіс қышқыл ортада йодпен кофеиннің периодид түзуінде ($\text{coff} \cdot \text{HI} \cdot \text{I}_4$), оны фильтрлеп, фильтратта йодтың артық мөлшерін анықтайды.

6. Кьельдаль әдісі (органикалық заттардағы азоты анықтайды).

Бұл әдіспен дипрофиллиннің сандық мөлшерін анықтайды.

7. Салмақ бойынша. Бұл әдіс заводта өндірілген кофеинді анықтауда қолданылады (кофеинді сілтілік ортада хлороформ қатысында бөліп алып, хлороформды айдап, қалған қалдықты кептіріп, салмағын өлшейді).

8. Физика-химиялық әдістер (УК-спектрофотометрия, ГСХ және ЖЭСХ) заводта дайындалған дәрілік түрлердің сандық мөлшерін анықтауда қолданылады. Кофеин-бензоат натрий ерітіндісінің сандық мөлшерін дәріхана жағдайында рефрактометриялық әдіспен анықтайды.

Иллюстративті материал:

- кестелер;
- презентация Microsoft Power Point.

Әдебиеттер: Қосымша 1

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		 SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы		044-55/
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		191 беттің 173 беті

Бақылау сұрақтары

1. Пурин туындыларының биологиялық активті қосылыстарының табиғи алу көздері.
2. Пурин туындыларының дәрілік препараттарының қышқылдық-негіздік тотығу-тотықсыздану қасиеттері.
3. Пуриннің окси және амина туындылары олардың дәрілік препараттарының алу негізі.
4. Аденозинтрифосфор қышқылы оның организмдегі биосинтезі.
5. 7Н және 9Н пурин туындыларының дәрілік препараттарын атаңыз.
6. Пурин туындыларының қышқылдық және негіздік центрлерін көрсетіңіз.
7. Кофеин, теобромин, теофиллиннің зәр қышқылынан (мочевая) алу схемасын жазыңыз.
8. Пурин туындыларының препараттарында қандай қоспалар анықталады.
9. Пурин туындыларын судағы ерігіштігі бойынша ажыратуға болады ма?
10. Пурин туындыларының дәрілік препараттарын ультракүлгін аймақта идентификациялауға болады ма?
11. Пурин туындыларының химиялық құрылысы мен фармакологиялық қасиеті арасындағы байланыс.
12. Теобромин мен теофиллинді ерігіштігі бойынша ажыратуға болады ма?
13. Пурин туындыларының лактам-лактимді таутомериясы және оның талдауда қолданылуы.
14. Пурин туындыларының қандай структуралық элементі ерігіштігіне әсер етеді?
15. Кофеин бензоат натрийдегі бензой қышқылын қандай реакциямен анықтайды?
16. Эуфиллиндегі этилендиаминді қалай анықтайды?
17. Неліктен кофеінде кептірген кездегі массасын жоғалтуы анықталады?
18. Теоброминдегі кофеин, 3-метилксантин қоспасын қалай анықтайды?
19. Теофиллиндегі басқа пуриндік негіздер қоспасын қалай анықтайды?
20. Пурин алкалоидтарын бір-бірінен темір хлориді реакциясымен ажыратуға болады ма?
21. Пурин туындыларының сандық мөлшерін анықтайтын әдістерінің ерекшеліктері. Реакция теңдеуін жазыңыз.
22. Натрий бромидін аргентометриялық Мор әдісімен анықтауда теобромин кедергі етеді ме?

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 174 беті

Дәріс № 14

Тақырыбы: Фенотиазин туындылары

Мақсаты: Студенттерге фенотиазин туындыларының дәрілік препараттарының алыну, сақталу және қолдану сатыларында нормативті құжаттар, дәрілік заттар сапасын регламенттейтін Мемлекеттік принциптер мен ережелер талабына сай фармацевтикалық талдау жасауды үйрету

Дәріс тезистері:

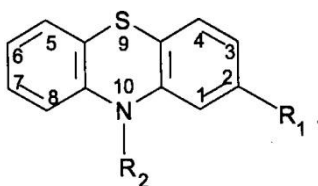
Жоспар:

- фенотиазин туындыларының дәрілік препараттарының жалпы қасиеттері
- фенотиазин туындыларының дәрілік препараттарының фармакопоялық препараттары
- фенотиазин туындыларының дәрілік препараттарының сапалық реакциялары
- фенотиазин туындыларының дәрілік препараттарының сандық мөлшерін анықтау

Бұл топтағы дәрілік заттардың құрылысы азот және күкірт гетероатомдарынан тұратын фенотиазин (дибензтиазин), сақинасынан тұратын гетероциклды жүйе.

Фармакологиялық әсері бойынша фенотиазин туындылары антипсихотропты, немесе нейролептиктер (оған 10-алкилтуындылары жатады), және антиаритмиялық (оған 10-ацилтуындылары жатады) болып бөлінеді.

Бұл топтағы дәрілік заттардың жалпы формуласы төмендегідей:



Антипсихотропты заттар

Антипсихотропты (нейролептикалық) әсері бар дәрілік заттар, клиникада 50 жылға жуық шизофрения, психоз және басқа да психотропты ауруларды емдеуде қолданылады. Фенотиазин туындыларының фармакологиялық әсері олардың дофамин рецепторларына блокада жасаумен түсіндіріледі.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 175 беті

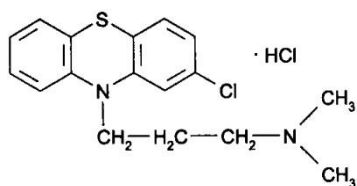
Құрылысы бойынша фенотиазин тобындағы нейролептиктер N₁₀ жағдайдағы орынбасушылары бойынша төмендегіше бөлінеді:

- Алифатты радикалы бойынша (аминазин, пропазин, тизерцин және т.б.);
- Пиперидин фрагменті бойынша (неулептил, сонапакс және т.б.);
- Пиперазин фрагменті бойынша (трифтазин, фторфеназин, этаперазин және т.б.).

N₁₀ жағдайдағы орынбасушылары фармакологиялық әсерлеріне әсер етеді.

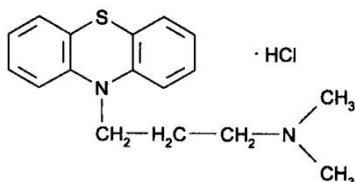
Медициналық тәжірибеде фенотиазин тобындағы 40 нейролептиктер және синтетикалық жолмен алынған 5000 қосылыстар қолданылады. Жаңа қосылыстар әлі де зерттелуде.

Фенотиазиннің N₁₀ – жағдайдағы алкилтуындыларының дәрілік препараттарының қасиеттері төмендегі кестеде көрсетілген.



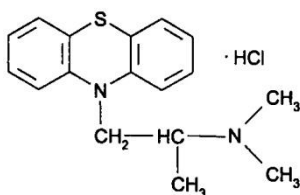
Аминазин – Aminazinum.

2-Хлор-10-(3-диметиламинопропил)-фенотиазин гидрохлориді.



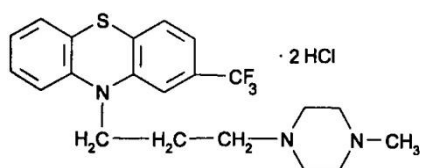
Пропазин – Propazinum.

10-(3-Диметиламинопропил)-фенотиазин гидрохлориді.



Дипразин – Diprazinum.

10-(2-Диметиламинопропил)-фенотиазин гидрохлориді.



Трифтазин – Triphthazinum.

2-Трифторметил-10-[3-(1-метилпиперазинил)-4)-пропил]-фенотиазин дигидрохлориді.

Химиялық құрылысымен фармакологиялық құрылысы арасындағы өзара байланыс

O'NTUSTIK-QAZAQSTAN MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 176 беті

Фенотиазин туындылары психотропты және антиаритмиялық әсерінен басқа да антигистаминдік, холинолитикалық, гипотермиялық және т.б. әсерлер көрсетеді,

Фармакологиялық әсері негізінен N₁₀ радикалға байланысты. Мысалы, нейролептиктер (аминазин, пропазин, трифтазин және т.б.) негізгі сақинада 3 көміртегі атомы тұратын алифатты фрагменттен тұрады; антигистаминдік қасиет көрсететін дипразин – 2 көміртегі атомынан тұрады; антиаритмиялық қасиет көрсететін препараттардың құрамында (этмозин, этализин, нонахлазин) N₁₀ жағдайда карбамид тобы бар. C₂ жағдайдағы радикалдар фармакологиялық активті күшейтеді.

Жалпы физикалық қасиеттері

Сыртқы көрінісі бойынша фенотиазин туындыларының препараттары өздеріне тән реңдері бар, ақ кристаллды ұнтақтар, иіссіз. Суда жеңіл ериді, кейбір препараттары хлороформда ериді; сулы ерітінділерінің рН 3-4 (алкилтуындыларында) және 4-6 (ацилтуындыларында).

Препараттардың өздері олардың негіздері және пикраттары өздеріне тән T_{балқумен} анықталады.

Фенотиазин туындыларының препараттары УК-аймақтағы және ИҚ – аймақтарда жарықты жұтады. Бұл топтағы дәрілік препараттарды талдау үшін басқа да физика-химиялық әістер (ЯМР-спектроскопия, ЖЭСХ, ЖҚХ және т.б.) қолданылады.

Химиялық қасиеттері және талдау әдістері

Қышқылдық-негіздік қасиеті

Фенотиазин туындыларының дәрілік препараттарының көпшілігі күшті минералды қышқылдар мен органикалық азотты негіздердің тұздары. Препарат ерітінділерінен негізді бөліп алу үшін сілтілермен, карбонаттармен, аммиакпен әсер етеді.

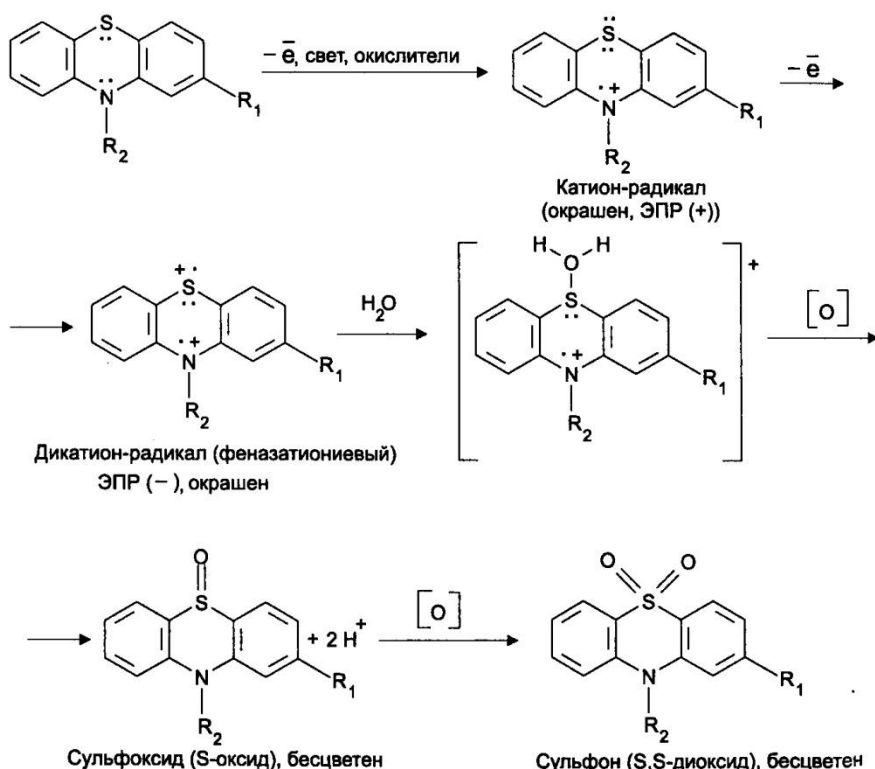
Азоты негіздердің тұздары ретінде олар жалпы алкалоидтық тұндыру реактивтерімен (Майер, Драгендорф, Бушарда, Вагнер, танин, пикрин қышқылы және т.б.) реакцияға оңай түседі. Кейбір пайда болған тұнбалар оңай кристалданып, олардың T_{балқу} анықтауға болады. Фенотиазин туындыларының негіздері кристаллды емес аморфты және май тәрізді болғандықтан жалпы алкалоидтық реактивтермен сапасын анықтауда T_{балқу} анықтау маңызды болып табылады. МФ бойынша трифтазин пиратының T_{балқу} анықталады.

Бұл топтағы кейбір дәрілік препараттардың Драгендорф реактивімен өздеріне тән кристаллдар түзуі токсикологиялық химияда қолданылады.

Бұл топтағы препараттар палладий хлоридімен (II) көк түсті комплекстер түзеді, бұл реакция олардың сандық мөлшерін ФЭК әдісімен анықтауда қолданылады.

Тотықсыздандыргаш қасиеттері

Фенотиазин туындыларының ең маңызды қасиеттерінің бірі олардың тотығуға оңай түсуі. Тотығу процесі күрделі. *in vitro* және *in vivo* процестері кезінде тотығу төмендегіше жүреді:



Түзілген түсті өнім S_2 радикалына байданысты және тотықтырғышқа қатысты емес. Тотықтырғыш ретінде ұлттық фармакопеяда әртүрлі реагивтер қолданылады: бром суы, қышқыл ортадағы калий бромат ерітіндісі (ФМ), концентрлі күкірт қышқылы (Британ фармакопеясы), қышқыл ортадағы темір (III) хлориді және цериі (IV) сульфаты (Жапон фармакопеясы) және т.б..

Басқа реакциялар

Гидрохлорид препараттарында хлорид-ионға тән реакциялар жүргізеді. Бұл үшін препаратқа сілтімен әсер етіп, негізін тұнбаға түсіреді. Ал фильтратта азот қышқылымен қышқылданған хлорид-ионды күміс нитратымен анықтайды. Препаратқа бірден күміс нитратымен әсер етуге

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		 SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы		044-55/
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		191 беттің 178 беті

болмайды, себебі ол фенотиазин сақинасын тотықтырады және кейбір нитраттар (мысалы, аминазин) суда ерімейді.

Сандық мөлшерін анықтау әдістері

Нормативтік құжаттар бойынша бұл препараттардың сандық мөлшерін сусыз ортадағы қышқылдық-негіздік титрлеу әдісімен анықтайды.

Сандық мөлшерін анықтайтын басқа да әдістер қолданылады:

- 1) алкалиметрия байланысқан тұз қышқылы бойынша;
- 2) гравиметрия (сандық мөлшері бойынша, препарат негізі немесе оның жалпы валкалоидтық реактивтерімен пайда болған өнімі);
- 3) Къельдаль әдісі;
- 4) нефелометрия (жалпы алкалоидтық тұндыру реактивтері бойынша);
- 5) экстракциялы фотометрия (әлсіз негіз препараттарының қышқылдық индикаторлармен қатысы бойынша мысалы: метил қызғылт, бромтимол көк, бромфенол көк және т.б.);
- 6) басқа физика-химиялық әдістер (спектрофотометрия, ЖЭСХ).
Дәрілік түрлерінің сандық мөлшерін (драже, таблетка, шаншуға арналған ерітінділер) физика-химиялық әдістермен (УК- аймақтағы спектрофотометрия, ФЭК), және басқа Къельдаль, цериметрия әдістерімен анықтайды.

Тұрақтылығы

Фенотиазин туындыларының дәрілік препараттарының оңай тотығыатын қасиеттеріне байланысты оларды қара шыныда тығыз нығыздалған жабық ыдыстарда, жарқтан тыс, құрғақ жерлерде сақтайды .

Шаншуға арналған ерітінділерін антиоксиданттар қосу арқылы (натрий сульфиті, натрий метабисульфиті, аскорбин қышқыл қоспалары) тұрақтандырады.

Иллюстративті материал:

- кестелер;
- презентация Microsoft Power Point.

Әдебиеттер: Қосымша 1

Бақылау сұрақтары

1. Фенотиазиннің (аминазин, пропазин, этаперазин, фторфеназин) туындыларының латынша және рационалды аттарын химиялық формулаларын жазыңыздар.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 179 беті

2. Фенотиазин 10-алкил туындыларының фармакологиялық қасиеттерімен химиялық құрылыстары арасындағы байланысы.
3. Фенотиазин туындыларының синтезі қандай сатылардан тұрады.
4. Фенотиазин туындыларының тотығу-тотықсыздану қасиеттері. Фенотиазин туындылары үшін қандай реакциялар өзіне тән реакция деп саналады және осы реакциялар қандай мақсатта қолданылады? Фенотиазин туындыларының өзі екендігін анықтауда физика-химиялық әдістердің (УК, ИК-спектроскопия) қолдануы.
5. Фенотиазин туындыларының препараттарындағы қоспаларды анықтау.
6. Фенотиазин туындыларының сандық мөлшерін анықтау әдістері.
7. Сақтау жағдайлары және фенотиазин туындыларының препараттарымен жұмыс жасағанда ескеретін ерекшеліктері.
8. Фенотиазин туындылары препараттарының химиялық құрылыстарына байланысты медицина қолдануы.
9. Бром суымен және Марки реактивімен фенотиазин туындыларының қандай қасиеті анықталады?
10. Хлоридтерді анықтау ерекшеліктері. Не себептен фентиазин туындыларының ерітіндісіне азот қышқылын қосады?
11. Фенотиазин туындыларындағы ковалентті байланысқан галогендерді анықтау ерекшеліктері.
12. Фенотиазин туындыларын талдау үшін оптикалық сипаттамаларын қолданылуы.
13. Фенотиазин туындыларының сандық мөлшерін анықтағанда қолданылатын мүмкін боалтын әдістер.
14. Фенотиазин туындылары метаболизмінің организмдегі негізгі жолдары.
15. Фенотиазин туындыларының сулы ерітіндісін тұрақтандыру үшін қандай тұрақтандырғыштар қолданады. Ерітіндінің рН қандай болуы керек?
16. Фенотиазин туындыларының препараттарымен жұмыс істейтін кезде қандай сақтық шараларын сақтау керек?

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 180 беті

Дәріс № 15

Тақырыбы: 1,4-бензодиазепин туындылары

Мақсаты: Студенттерге бензодиазепин туындыларының дәрілік препараттарының алыну, сақталу және қолдану сатыларында нормативті құжаттар, дәрілік заттар сапасын регламенттейтін Мемлекеттік принциптер мен ережелер талабына сай фармацевтикалық талдау жасауды үйрету

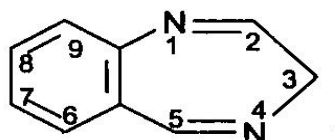
Дәріс тезистері:

Жоспар:

- бензодиазепин туындыларының дәрілік препараттарының жалпы қасиеттері
- бензодиазепин туындыларының дәрілік препараттарының фармакопоялық препараттары
- бензодиазепин туындыларының дәрілік препараттарының сапалық реакциялары
- бензодиазепин туындыларының дәрілік препараттарының сандық мөлшерін анықтау

Бұл топтағы дәрілік препараттар фармакологиялық әсері бойынша тыныштандырғыш қасиет көрсететін, седативті дәрілік заттарға жатады, аз мөлшерде қозғалу және ойлау функциясына әсер етеді. Нейролептиктерден айырмашылығы психотропты әсер көрсетпейді. Бензодиазепиндер медицинада 60-жылдардан бері қолданылады.

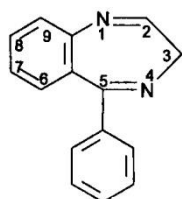
Химиялық құрылысы негізінде бициклды жүйе 1,4-бензодиазепин жатады:



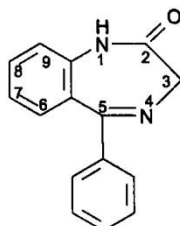
3H-1,4-Бензодиазепин

Бұл топтағы дәрілік заттардың C_5 жағдайда фениль радикалы бар, сондықтан олар 5-фенил-3H-1,4-бензодиазепин (хлзепид) және 1,2-дигидро-3H-1,4-бензодиазепин-2-она (сибазон, нитразепам, нозепам, феназепам және т.б.) туындылары болып табылады:

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ	SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы	044-55/ 191 беттің 181 беті

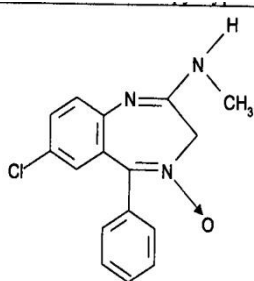


5-Фенил-3Н-1,4-бензодиазепин



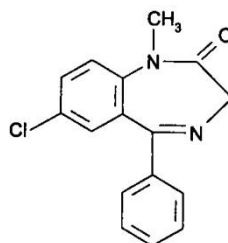
1,2-Дигидро-3Н-1,4-бензодиазепин-2-он

Бензодиазепин туындыларының дәрілік препараттарының жалпы физика-химиялық қасиеттері төменде көрсетілген.



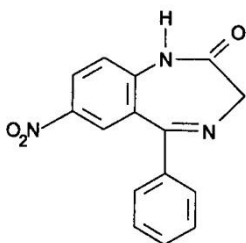
Хлозепид – Chlozepidum.

2-Метиламино-5-фенил-7-хлор-3Н-1,4-бензодиазепин-4-оксид.



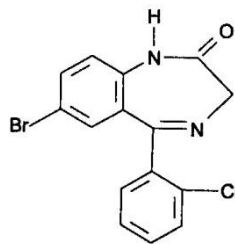
Сибазон – Sibazonum.

7-Хлор-2,3-дигидро-1-метил-5-фенил-1Н-1,4-бензодиазепин-2-он.



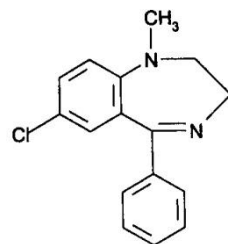
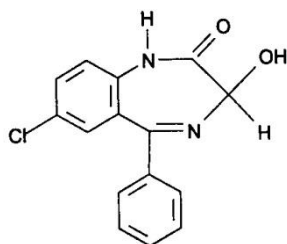
Нитразепам – Nitrazepanum.

1,3-Дигидро-7-нитро-5-фенил-2Н-1,4-бензодиазепин-2-он.



Феназепам – Phenazepamum.

7-Бром-5-(орто-хлорфенил)-2,3-дигидро-1-Н-1,4-бензодиазепин-2-он.

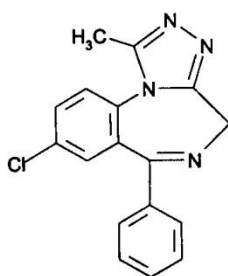


ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ	SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы	044-55/ 191 беттің 182 беті

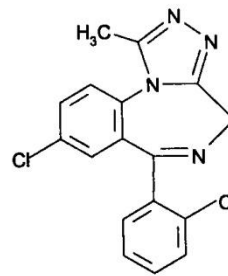
Нозепам – Nozepamum (Тазепам).
 7-Хлор—2,3-дигидро-3-гидрокси-5-фенил-2Н-1,4-бензодиазепин-2-он.

Мезапам – Mezepamum (Рудотель).
 7-Хлор—2,3-дигидро-1-метил-5-фенил-1Н-1,4-бензодиазепин.

Медицинада құрылысы және фармакологиялық әсері бойынша бір-бірінен аздап, айырмашылығы бар бензодиазепин туындыларының 20 препараты қолданылады. Бұл топта көптеген жаңа препараттар іздестірілуде, мысалы: соңғы кезде 2 жаңа препарат құрамында бензодиазепин фрагменті бар трициклды қосылыс – алпрозолам және триазолам алынған:



Алпрозолам
 8-Хлор-1-метил-6-фенил-4Н-[1,2,4]триазоло[4,3а]-1,4-бензодиазепин



Триазолам
 8-Хлор-6-(2-хлорфенил)-1-метил-4Н-[1,2,4]триазоло[4,3а]-1,4-бензодиазепин

Жалпы физикалық қасиеттері

Бұл топтағы барлық препараттары ашық сары түсті және лимон сары түсті болады. Олар суда аз ериді немесе мүлдем ерімейді. Бұл қасиеті бензодиазепин туындыларының құрамындағы азометин фрагментінің болуына сәйкес олардың ішкі Шифф негізін түзуіне байланысты гидрофобты қасиет көрсететіндігін де.

Барлық препараттардың өзіне тән $T_{балқу}$ бар.

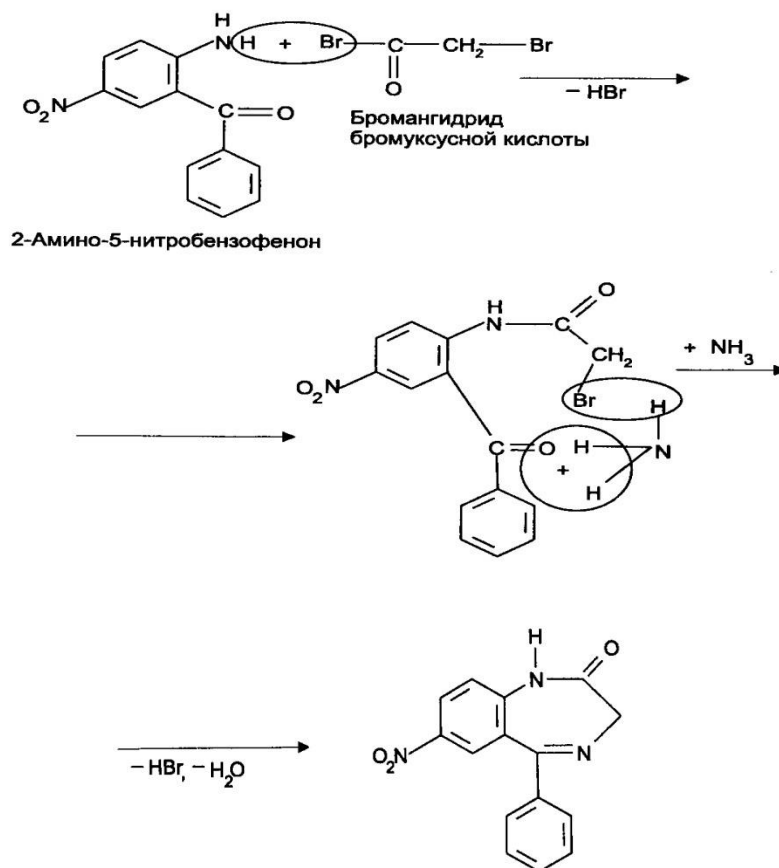
Бензодиазепин сақинасы фениль радикалымен, карбонил тобымен және басқа да орынбасушыларына байланысты ИҚ- және УК-аймақта спектрлерді жұтады.

Бұл қасиеттері бензодизепин туындыларының өзі екендігін анықтауда қолданылады.

Алу жолдары

1,4-бензодиазепин туындыларының синтез әдістері әр түрлі. Осы әдістердің ішіндегі ең қарапайымы және жиі қолданылатын әдісі бастапқы шикізат ретінде аминобензофенонды алуға негізделген. Төменде нитразепам синтезі көрсетілген:

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ	SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы	044-55/ 191 беттің 183 беті



Химиялық қасиеттері және талдау әдістері

1,4-бензодиазепин туындылары химиялық құрылысының ерекшелігіне байланысты төмендегі қасиеттерді көрсетеді:

- 1) Қышқылдық-негіздік қасиеті;
- 2) Тотығу реакциялары;
- 3) Ыдырау өнімдерін анықтау бойынша гидролиздік ыдырау реакциясы;
- 4) Ковалентті байланысқан галогенді анықтау;
- 5) Өзіндік реакциялар.

Қышқылдық-негіздік қасиеттері

Хлорзепид және мезепам негіздік қасиет көрсетеді. Нитразепам, феназепам, нозепам амфолиттерге жатады. Негіздік қасиетін азометин фрагменті, ал қышқылдық қасиетін – метилен тобындағы жылжымалы сутекке байланысты лактим-лактамді және кето-енольды таутомерияға байланысты болады. Қышқылдық қасиетіне байланысты бұл топтағы препараттар сілтілерде еріп, ауыр металл тұздарымен (мысалы, Co^{+2}) ерімейтін комплексті қосылыстар түзеді.

Азометин тобына байланысты (негіздік ортасы) бензодиазепин туындыларының барлық препараттары сұйытылған қышқылдарда еріп,

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 184 беті

жалпы алкалоидтық реактивтермен тұнбалар түзеді. Кейбір тұнбалар (мысалы, Драгендорф және Майер реактивімен) өздеріне тән кристаллдар түзеді.

Тотығу реакциялары

Бензодиазепин тобының жартылай гидрленген туындылары тотығуға оңай ұшырайды. Тотықтырғыш ретінде Марки реактиві, калий перманганты және т.б. қолданылады.

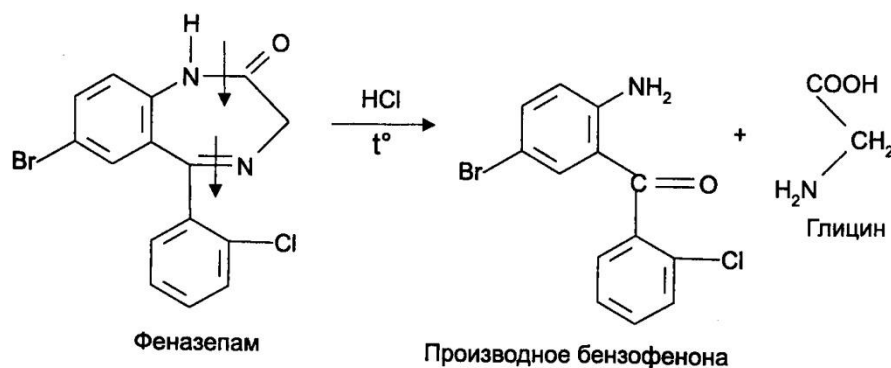
Феназепамды хлор қышқылымен қыздырғанда жасыл флюоресценциясы бар, сарғыш-жасыл түсті тотыққан өнім береді. Феназепамды ақырындап балқытса, қызыл-күлгін түске боялған балқыма береді.

Гидролиздік ыдырау реакциялары

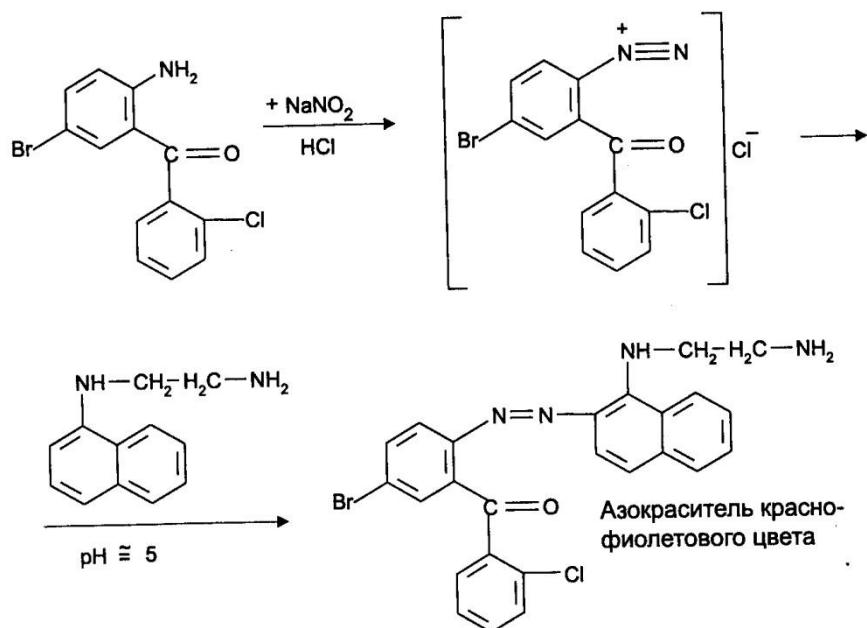
Бензодиазепин тобының дәрілік препараттарының гидролиздік ыдырау реакциялары және оның өнімдерін анықтау олардың өзі екендігін және сандық мөлшерін анықтауда қолданылады.

Препаратты кристаллды натрий гидроксидімен ашық тигельде қыздырғанда, аммиак түзіледі (немесе өзіне тән амин). Кейбір препараттар (нозепам, феназепам) осындай сілтімен қыздыру кезінде параллельді жағдайда тотығуына байланысты боялған балқымалар береді.

Қышқылдық тотығу кезінде амид тобы және азометин тобы да ыдырауға ұшырайды, бұл кезде пайда болған бензофенон сары түске боялады, ол УК – аймақтағы спектрді оңай жұтады. Гидролиз кезінде біріншілік ароматты амин тобы деблокирленіп, ары қарай азобояу түзу реакциясын береді (өзі екендігін анықтау немесе ФЭК), сандық мөлгерін нитритометриялық әдіспен анықтауға болады:



Соңынан натрий нитритімен қышқыл ортада диазоттап одан соң сілтілі ортада β-нафтолмен немесе N-(1-нафтил)этилендиаминмен қышқыл ортада азобояу түзеді:



Нитразепам азобояу реакциясын нитротопты тотықсыздандырғаннан кейін береді (левомецетин, нитроксолин сияқты).

Ковалентті байланысқан галоген атомын анықтау

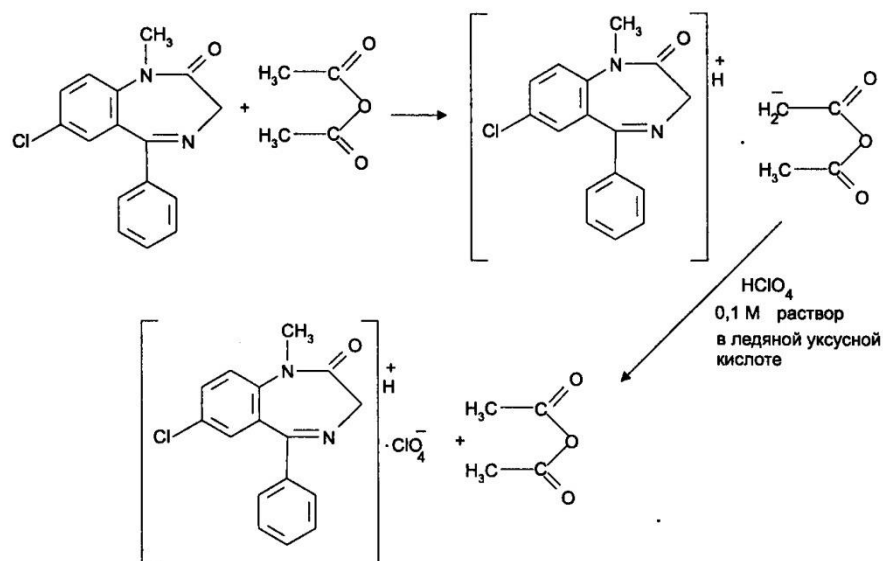
Органикалық байланысқан галогенді минерализациядан кейін галогенид-ион ретінде күміс нитратымен анықтайды. Минерализацияны әр түрлі әдістермен жүргізеді:

- 1) Оттекті колбада жағу;
- 2) Мырыш қатысында сілті ерітіндісімен қыздыру;
- 3) Басқа әдістер.

Ковалентті байланысқан галоген атомын Бельштейн сынағымын анықтауға болады. Бұл үшін мыс сымындағы препараттың біраз мөлшерін алында ұстайды, сол кезде жалын ашық жасыл түске боялады.

Сандық мөлшерін анықтау

Бензодиазепин туындыларының дәрілік препараттарының сандық мөлшері сірке ангидридi немесе мұзды сірке қышқылы қатысында (бір қышқылды негіз ретінді) қышқылдық – негіздік титрлеу әдісімен анықтайды:



Бензодиазепин туындыларының препараттарының сандық мөлшерін нитритометрия, Кьельдаль әдісі, минерализациядан кейін, оттекті колбада жағу бойынша пайда болған галоген арқылы аргентометрия әдісі қолданылады. Бірақ бұл аталған әдістер нақтылығы бойынша және ұзақтығы бойынша сусыз ортадағы қышқылдық-негіздік титрлеумен салыстырғанда аз қолданады.

Бұл тотағы дәрілік түрлердің сандық мөлшерін физика-химиялық әдістермен анықтайды (УК-спектрофотометрия, ФЭК, флуориметрия, ЖЭСХ).

Тазалығы

Бензодиазепин туындыларының дәрілік препараттарындағы өздеріне тән қоспа, бастапқы шикізаты және синтез кезіндегі, және ыдырау кезінде пайда болған аминобензофенон болып табылады. Оны ЖҚХ әдісімен, УК-аймақтағы СФ әдісімен және басқа да физика-химиялық әдістермен анықтайды.

Иллюстративті материал:

- кестелер;
- презентация Microsoft Power Point.

Әдебиеттер: Қосымша 1

Бақылау сұрақтары

1. Азепин туындыларының дәрілік препараттарының химиялық формуласын, қазақша, латынша және рационалды аттарын жаз.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		 SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы		044-55/
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		191 беттің 187 беті

2. Азепин туындыларын дәрілік препараттарының химиялық құрылысы мен фармакологиялық активтілігі арасындағы байланыс.
3. Имизиннің, карбамазепиннің сапасына қойылатын талаптар және талдау әдістері.
4. 1,4-бензодиазепин туындыларының дәрілік препараттарының химиялық құрылыстарын, қазақша, латынша және рационалды атауларын жаз.
5. Төмендегі орынбасушылардың фармакологиялық активтілігінің әсері: хлордiazепоксид, diaзепам, оксидiazепам, нитрозепам, феназепам.
6. 1,4-бензодиазепин туындыларының дәрілік препараттарының физикалық, физика-химиялық әдістері.
7. 1,4-бензодиазепин туындыларының гидролиздік ыдырауына қойылатын талаптар және талдау әдістері.
8. Бензодиазепиннің дәрілік препараттарының алыну жолдары және алу жолдарына байланысты қоспалары.

O'NTUSTIK-QAZAQSTAN MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 188 беті

ҚОСЫМША 1

5. Әдебиет

негізгі:

қазақ тілінде:

1. Арыстанова Т.А. Фармацевтикалық химия: Оқулық. Том I. (2-ші басылым). «Sky Systems», 2021. -604 с.
2. Арыстанова Т.А. Фармацевтикалық химия: Оқулық. Том II. (2-ші басылым). «Sky Systems», 2021. -544 с.
3. Арыстанова Т.Ә. Фармацевтикалық химия: Оқулық. т.1-Алматы: «Әверо», 2015.-592 б.
4. Арыстанова Т.Ә. Фармацевтикалық химия: Оқулық. т.2-Алматы: «Әверо», 2015.-602б.
5. Қазақстан Республикасының Мемлекеттік фармакопеясы.-Алматы: «Жібек жолы», 2008.-1 Т.-592б.
6. Қазақстан Республикасының Мемлекеттік фармакопеясы.-Алматы: «Жібек жолы», 2009.-2 Т.-804б.
7. Қазақстан Республикасының Мемлекеттік фармакопеясы.-Алматы: «Жібек жолы», 2014.-3 Т.-709б.
8. Ордабаева С.К., Каракулова А.Ш. Фармацевтикалық химия: ароматтық қосылыстар.-Оқулық, Ғыл.кеңес бекіт. (прот №11, 27.04.2016).-302 б.
9. Краснов, Е. А. Фармациялық химия сұрақтар мен жауаптар түрінде: оқу құралы = Фармацевтическая химия в вопросах и ответах: учебное пособие. - М.: ГЭОТАР-Медиа, 2016. - 704 с
- 10.Ордабаева С.К. Глициррин қышқылы тундыларының дәрілік препараттарының бірыңғайланған сапасын бақылау әдістемелерін жасау: ғылыми-әдістемелік нұсқау.-Шымкент: «Әлем».- 2013.-92 с.
- 11.Каракулова А.Ш. «Глициррин қышқылы туындыларын талдау және стандарттауда физика-химиялық әдістерді кешенді қолдану», Шымкент, ЮКГФА, 20.06.2013.
- 12.Дәуренбеков Қ. Н. Аналитикалық химия : оқу құралы / Қ. Н. Дәуренбеков, Л. А. Дильдабекова, Ж. Қ. Рысымбетова. - Алматы: ЭСПИ, 2023. - 268 бет.с

орыс тілінде:

1. Арыстанова Т.А. Фармацевтическая химия: учебник, том I. (2-ое издание). «Sky Systems», 2021. -640 с.
2. Арыстанова Т.А. Фармацевтическая химия: учебник, том II. (2-ое издание). «Sky Systems», 2021. -572 с.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы «Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		044-55/ 191 беттің 189 беті

3. Арыстанова Т.А. Фармацевтическая химия: учебник, том I: - Алматы: «Эверо», 2015.-640 с.
4. Арыстанова Т.А. Фармацевтическая химия: учебник, том II:- Алматы: «Эверо», 2015.-572 с.
5. Государственная фармакопея Республики Казахстан.-Алматы:«Жибек жолы», 2008.-Том 1.- 592с.
6. Государственная фармакопея Республики Казахстан.- Алматы:«Жибек жолы», 2009.-Том 2.- 804с.
7. Государственная фармакопея Республики Казахстан.-Алматы:«Жибек жолы», 2014.-Том 3.-729с.
8. Контроль качества и стандартизация ЛС: методическое пособие / под ред. Раменской Г. В., Ордабаевой С. К.-М: I МГМУ; - Шымкент: ЮКГФА, 2015. - 248 с.
9. Ордабаева С.К. Анализ лекарственных препаратов, производных ароматических соединений: учебное пособие.-Шымкент: «Элем», 2015.- 249 с.
10. Раменская Г.В. Фармацевтическая химия: учебник.-М.: БИНОМ. Лаборатория знаний, 2015.-467 с.
11. Руководство к лабораторным занятиям по фармацевтической химии под редакцией Г.В. Раменской.-М.: Пилот, 2016.-352 с.
12. Фармакопея ЕАЭС. – Москва, 2021.-566 с.
13. Халиуллин, Ф. А. Инфракрасная спектроскопия в фармацевтическом анализе: учебное пособие / - М.: ГЭОТАР-Медиа, 2017. - 160 с
14. Махова Е.Г. «Получение и стандартизация производных глицирризиновой кислоты с туберкулоостатической активностью», Шымкент, ЮКГФА, 20.06.2013
15. Надирова С.Н. «Фармацевтический анализ лекарственных форм метронидазола», Шымкент, ЮКГФА, 17.06.2015
16. Сабырхан А.А. «Разработка спецификаций качества и стандартизация глицирризиновой кислоты», Шымкент, ЮКМА, 18.06.2020
17. Адиходжаева Б. Б. Аналитическая химия: учебное пособие / Б.Б. Адиходжаева, Р. А. Рустамбекова. - Алматы : ЭСПИ, 2023. - 220с

қосымша:

1. Арыстанова Т.А., Арыстанов Ж.М. Инновационные технологии в фармацевтическом образовании: обучение и контроль. Учебно-методическое пособие. – Шымкент, 2012.- 175с.
2. Краснов, Е. А. Фармацевтическая химия в вопросах и ответах: учебное пособие. - М.: "Литтерра", 2016. - 352 с.

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		 SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы		044-55/
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		191 беттің 190 беті

3. Ордабаева С.К., Надирова С.Н. Унифицированные методики хроматографического анализа лекарственных форм метронидазола: научно-методические рекомендации.-Шымкент: «Әлем», 2015. – 84 с.
4. Турсубекова, Б. И. Бейорганикалық дәрілік заттарды талдау: оқу құралы.- Алматы: «Эверо», 2016. - 120 бет. С
5. Контроль качества и стандартизация лекарственных средств под редакцией Г.В. Раменской и С.К. Ордабаевой.-Учебно-методическое пособие на английском языке.-Утв. Уч. советом (прот № 11 от 29.03.2018). -336с
6. Ордабаева С.К. Фармацевтическая химия. Ароматические соединения.- учебное пособие на английском языке.-Утв.Уч советом (прот №14 от 27.06.2018).-320с.
7. Данилина А.Я. «Разработка методик стандартизации лекарственных препаратов ма-клюры оранжевой», Шымкент, ЮКГФА, 20.06.2017
8. Карабаева А.Н. «Анализ нового биологически активного производного имидазола», Шымкент, ЮКГФА, 20.06.2017
9. Атырханова К.К. «Дәрілік препараттардың бірыңғайланған талдау әдістемелерін жа-сау», Шымкент, ЮКМА, 19.06.2018
10. Бидайбек Р.Н. «Жаңа биологиялық белсенді пурин туындысын талдау», Шымкент, ЮКМА, 21.06.2019
11. Тлеукабыл Д. «Жаңа дәрілік субстанция ретінде 2,4,5-үшбромимидазолды зерттеу», Шымкент, ЮКМА, 19.06.2021
12. English for the pharmaceutical industry: textbook / M. Bucheler [and etc.]. - New York: Ox-ford University Press, 2014. - 96 p. +эл. опт. диск (CD-ROM).
13. Cairns, D. Essentials of pharmaceutical chemistry: textbook / D. Cairns. - 4th ed. - London: [s. n.], 2013. - 308 p
14. Georgiyants V.A., Bezugly P.O., Burian G.O., Abu Sharkh A.I., Taran K.A. Pharmaceutical chemistry. Lectures for Endlish-speaking students:Ph24 the study guide for students of higher schools – Kharkiv: NUPh; Original, 2013. – 527 p.
15. Method validation in pharmaceutical analisis: a guide to best practice / editors dr. Joachim Ermer. - 2nd ed. - Germany: Wiley-VCH, 2015. - 418 p.
16. Watson, David G. Pharmaceutical analysis: a textboor for pharmacy students and pharmaceu-tical chemists / David G. Watson. - 4th ed. - Philadelphia: Elsevier, 2017. - 459 p.

Электрондық ресурстар:

1. Электронная библиотека ЮКМА - <https://e-lib.skma.edu.kz/genres>
2. Республиканская межвузовская электронная библиотека (РМЭБ) – <http://rmebrk.kz/>
3. Цифровая библиотека «Акнурпресс» - <https://www.aknurpress.kz/>
4. Электронная библиотека «Эпиграф» - <http://www.elib.kz/>

ОҢТҮСТІК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ		 SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»
Фармацевтикалық және токсикологиялық химия кафедрасы		044-55/
«Фармацевтикалық химия» (қысқ) пәнінен дәрістер жиынтығы		191 беттің 191 беті

5. Эпиграф - портал мультимедийных учебников <https://mbook.kz/ru/index/>
6. ЭБС IPR SMART <https://www.iprbookshop.ru/auth>
7. информационно-правовая система «Заң» - <https://zan.kz/ru>
8. Cochrane Library - <https://www.cochranelibrary.com/>