



JUHENDMATERJALE RAVIMITE SOBIMATUSE VÄLTIMISEKS

1983

TARTU RIIKLIK ÜLIKOOL
Farmaatsia kateeder

JUHENDMATERJALE RAVIMITE SOBIMATUSE VÄLTIMISEKS

Metoodiline juhend arstiteaduskonna
farmaatsiaosakonna üliõpilastele

Koostanud L.Kirsch, I.Kruse, T.Hinrikus

TARTU 1983

Kinnitatud arstiteaduskonna
nõukogus 16. novembril 1982.a.

МЕТОДИЧЕСКИЕ РЕКОМЕНДАЦИИ ДЛЯ ИЗБЕЖАНИЯ
НЕСОВМЕСТИМОСТЕЙ ЛЕКАРСТВ.

Методическое указание для студентов отделения
фармации медицинского факультета.

Составители Ливия К и р ш, Ильмар К р у з е, Тойво Х и н р и к у с.
На эстонском языке.

Тартуский государственный университет.
ЭССР, 202400, г.Тарту, ул.Оликооли, 18.

Vastutav toimetaja P. Veski.

Korrektor L. Jago.

Paljundamisele antud 20.05.1983.

MB 04990.

Formaat 60x84/16.

Rotatoripaber.

Masinakiri. Rotaprint.

Tingtrükipoognaid 10,23.

Arvestuspoognaid 9,86. Trükipoognaid 11,0 +0,5 trpg. kleebiseid.

Trükiarv 1000.

Tell. nr. 531.

Hind 35 kop.

TRÜ trükikoda. ENSV, 202400 Tartu, Pälsoni t. 14.

S i s s e j u h a t u s

Ravimite ordineerimisel ja retseptide õigsuse ning ravimiseegade ratsionaalsuse kontrollimisel tuleb arvestada ingredientide füüsikalise, keemilise ja farmakoloogilise sobimatusega.

Füüsikalise sobimatusega on tegemist neil juhtudel, kui ainete segamisel muutuvad üksnes füüsikalised omadused (ingredientide lahustumatus või segunematus, kolloidide koagulation ja emulsioonide lagunemine, raviainete adsorptsioon, segude niiskumine või vedeldumine), keemilised omadused jäävad endiseks.

Keemilise sobimatuse puhul täheldatakse sademe moodustumist, värvuse muutumist ja gaaside eraldumist, ravimi konsistentsi muutumist. Samuti on võimalik raviainete inaktiveerumine ilma ravimivormi väliste muutusteta.

Farmakoloogilise sobimatuse juhud võivad esile tulla mitme ravimi sama- või ka eriaegsel tarvitamisel (antagonism, summatsioon, potentseerimine, sünergism jm.).

Käesolevas metoodilises juhendis käsitletakse raviainete sobimatust pikemate selgitusteta konkreetsete raviainete kaupa, esitades ained tähestikulises järjestuses, nendega sobimatud ained ja sobimatuse põhjuse ning tagajärje. Tabeli kujul vaadeldakse ka raviainete lahuste pH väärtusi, alkaloidide, lämmastikaluste sadestumise pH väärtusi, mõningate raviainete ning nende rühmade farmakoloogilist sobimatust jm.

Lisades toodud 112 füüsikalisel ja 173 keemiliselt sobimatut ravimiseegade eeskirja pärinevad Eesti NSV apteekide ektemporaalselt retseptuurist ja on mõeldud hoitavate näidetena arstiteaduskonna üliõpilastele ja täienduskursuslastele seminarides ning kollokviumides teoreetiliseks arutamiseks. Paljudes retseptides põimuvad mitmesuunalised sobimatused.

T a b e l 1

Mõningate ravi- ja abiainetete füüsikaline
ja keemiline sobimatus

Aine ja tema omadused	Sobimatust põhjustavad ained	Sobimatuse tagajärg
1	2	3
<u>Acetylphthalylcellulosum</u>		
Praktiliselt lahustumatu* vees, alkoholilis, eetris ja kloroformis, lahustub atsetoonis ning etüül-atsetaadis. Vesilokutus on happelise reaktsiooniga	Tugevad happed ja tugevad leelised	Atsetüülftalüültselluloosi lagunemine estrilise sideme lõhustumisega
* Kasutatakse abinaena tablettide, kapslite jt. ravimivormide katmiseks maos lahustumatu kilega		
<u>Acidum aceticum</u>		
Seguneb vee, alkoholi ja glütseriiniga igas vahekorras, 1%lise lahuse pH on 3,0	Karbonaadid ja hüdrokarbonaadid Raua ja ammouniumi soolad Alkohol	Lagunemine süsinikdioksiidi eraldumisega Lahustumatute aluseliste atsetaatide teke Etüülatsetaadi teke (reaktsioon kulgeb aeglaselt)

* Ravi- ja abiainetete lahustuvust iseloomustavad leppelised üldmõisted on toodud tabelis 2.

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<u>Acidum acetylsalicyclicum</u>		
Lahustub eetris ja kloroformis (1 : 20), vähe vees (1 : 300), kergesti alkoholis (1 : 5), leeliste ja karbonaatide lahustes	Vesi Leelised ja leeliseselt hüdrolüüsuvad ained	Põhjustab atsetüülsalitsüülhappe hüdrolüüsi äädik- ja salitsüülhappeks Kiirendavad preparaadi hüdrolüüsi äädik- ja salitsüülhappe naatriumi sooladeks
	Karbonaadid ja hüdrokarbonaadid Raua soolad	Süsinikdioksiidi eraldumine Violetse värvuse teke
	Fenool Askorbiinhape, amidopüriin, analgiin, antipüriin, kofeiin ja tema soolad, dimedrool, eufülliin, heksametüleentetramiin, naatriumhüdrokarbonaat, -salitsülaat, resorpsiin, temisaal	Segu vedeldumine Segude niiskumine
<u>Acidum arsenicosum anhydricum</u>		
Lahustub raskesti vees (1 : 65...	Mõned raskmetallide (elavhõbe jt.)	Lahustumatu arseni niti teke

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
...1 : 80), alkoholis (1 : 350) ja glütseriinis (1 : 50), lahustub sööbe- ja karbonaatleeliste lahustes, ei lahustu eetris ja kloroformis	soolad Naatriumtiosulfaat Tugevad oksüdeerijad (kaaliumpermanganaat, jood)	Lagunemine lahustumatu arseensulfiidi tekkega Redoksprotsessi kulgemine
<u>Acidum ascorbinicum</u> Lahustub kergesti vees (1 : 5), raskesti alkoholis (1 : 40), lahustumatu eetris, kloroformis ja rasvõlides. Vesilahused on tugevalt happelise reaktsiooniga (5%lise lahuse pH on 2,7)	Leelised liias Leelised umbes ekvivalentses koguses Oksüdeerijad	Lagunemine laktoonahela katkemisega ja inaktiveerumine (lahus muutub kollaseks) Oksüdatsiooniprotsessi kiirenemine Õhuhapniku toimel Dihüdroaskorbiinhappe, diketoguloonhappe jt. lagunemise teke
Preparaat on tugev taandaja. Stabiiliseerivalt toimivad antioksidandid (naatriumsulfit, naatriumhüdrosulfit, glutatioon, tsüsteiin, karbamiid, rongaaliit jt.)	Raskmetallide (raud, hõbe, vask) soolad Karbonaadid ja hüdrokarbonaadid Heksametüleen-tetramiin Bensoaadid ja salitsülaadid	Katalüütiline oksüdatsiooniprotsessi kiirenemine Lagunemine süsinikdioksiidi eraldamisega Lagunemine formaldehüüdi eraldamisega Bensoe- ja salitsüülhappe sadestumine

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
	Barbituurhappe derivaatide ja sulfaniilamiidide soolad Naatriumtiosulfaat	Barbituurhapete ja sulfaniilamiidide sadestumine Lagunemine väävlisadestumise ja vääveldioksiidilendumisega
	Naatriumnitrit	Lagunemine NO ja NO ₂ eraldumisega
	Amidopüriin, atsetüülsalitsüül- ja nikotiinhape, butadioon, dibasool, efülliin, fütiin, heksametüleentetramiin, kaltsiumglütserofosfaat, naatriumhüdrokarbonaat ja -salitsülaat, pahnükarpiin, pankreatiin, raudlaktaat, ruutiin, temisaal	Niiskuvate segude teke, mõnedel juhtudel täheldatakse värvuse muutust jt. nähtusi

Acidum benzoicum

Lahustub vähe vees (1 : 40), lahustub keevas vees (1 : 25), kergesti alkoholis ja eetris (1 : 3), kloroformis (1 : 8), lahustub rasv- ja eeterlikes õlides. Ker-

leelismuldmetallide ja raskmetallide soolad

Vähelahustuvate soolade teke

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
gesti lahustub leeliste ja leeliseselt hüdrolüüsuvate ainete manulusel (naatrium-tetraboraat, -tsit- raat, -fosfaat jt.)		
<u>Acidum boricum</u>		
Lahustub külmas vees (1 : 25), kergesti keevas vees (1 : 3), lahustub alkoholis (1 : 25), glütseriinis (1 : 5). Vesilahustuvus suureneb viin- ja salitsüülhappe manulusel. Vesilahused on nõrga happelise reaktsiooniga. Glütseriini manulusel moodustub tugevam glütsero- boorhape	Heksametüleen- tetramiin	Segu niiskumine
<u>Acidum citricum</u>		
Lahustub väga kergesti vees (1 : 0,6), kergesti alkoholis (1 : 1,5), raskesti eetris (1 : 50), praktiliselt lahustumatu kloroformis	Naatriumbensoaat, -salitsülaat Temisaal Metalli soolad Barbituurhappe	Vähelahustuvate bensoe- ja salitsüülhappe teke Lagunemine teobromiini- ja salitsüülhappeks Vähelahustuvate tsitraatide teke Barbituurhappe deri-

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
	derivaatide ja sulfaniilamiidide naatriumi soolad	vaatide ja sulfaniilamiidide sadestumine
	Karbonaadid ja hüdrokarbonaadid	Lagunemine süsinikdioksiidi tekkega
	Naatriumnitrit	Lagunemine NO ja NO ₂ eraldumisega
	Bensüülpenitsilliini soolad	Inaktiveerumine ja penitsilliinhappe sadestumine
<u>Acidum folicum</u>		
Lahustub väga väheses vees (1 : 1000), lahustub keevas vees (1 : 20), lahustumatu alkoholis, eetris, kloroformis. Preparaadi lahustuvust soodustab nikotiinamiidi manulus	Mineraalhapped Leelised ja leeliselt hüdrolüüsuvad ained Oksüdeerijad, redutseerijad Askorbiinhape, riboflaviin, tiamiin	Lagunemine, eriti kuumutamisel Hüdrolüüs, vaba aromaatsed aminosüühapetega ühendi eraldumine Lagunemine inaktiveerumisega (eriti valguse manulusel) Aeglane lagunemine vesilahustes
<u>Acidum hydrochloricum dilutum</u>		
Sisaldab 8,3 % vesinikkloriidi. Seguneb vee ja alkoholiga igas vahekorras. Lahused on tugeva happelise reaktsiooniga (1%-	Leelised ja leeliselt hüdrolüüsuvad ained Soolhapest nõrgemate hapete soolad (kaaliumatsetaat ja -orotaat, kalt-	Neutraliseerumine Vastavate hapete moodustumine

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
lise lahuse pH 1,0) Kui retseptis on ordineeritud soolhappe konsent- ratsiooni märkima- ta, võetakse alati lahjendatud sool- hape (8,3%-line)	siumglükonaat ja -laktaat, naatrium- bensoaat, -glütse- rofosfaat, -paraa- minosalitsülaad, -salitsülaad jt.) Karbonaadid ja hüd- rokarbonaadid	Lagunemine süsi- nikdioksiidi eraldumisega Lagunemine väävli ja vääveldioksi- di eraldumisega Lagunemine NO ja NO ₂ eraldumisega Lahustuvate klo- riidide teke
	Naatriumtiosul- faat	Lagunemine NO ja NO ₂ eraldumisega
	Naatriumnitrit	Lahustuvate klo- riidide teke
	Vees lahustumatud elavhõbeda, kalt- siumi, magneesiumi, tsingi, vase soo- lad, redutseeritud raud	
	Hõbeda kolloidpre- paraadid	Kolloidi koagu- latsioon
	Novokaiin	Happe liia korral (pH < 3) lagune- mine aniliini, dietüülaminoeta- noolhüdroklorii- di ja süsinikdi- oksiidi tekkega
	Happeamiidide soo- lad:	
	1) barbituurhappe derivaatide naat- riumi soolad	Vastavate barbi- tuurhappe derivaa- tide sadestumine

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
	(barbitaal-, fenobarbitaal-, etaminaal- ja tio-pentaalnaatrium, barbamüül, heksenaal jt.)	
	2) sulfaniilamiidide naatriumi soolad (etasool-, nor-sulfasool-, sulfatsüülnaatrium jt.)	Vastavate sulfaniilamiidide sadestumine, mis soolhappe liias lahustuvad
	3) teiste sulfaniilamiidide soolad (lahustuv sahharin, klooramiin)	Lahustumatu sahharini teke, aktiivse kloori eraldumine
	4) puriinalkaloidide soolad (eufülliin, temisaal)	Puriinalkaloidide sadestumine
	Südameglükosiidid	Hüdrolüütiline lagunemine, inaktiveerumine
	Antibiootikumid	Inaktiveerumine
	Bioaktiivsed valgupreparaadid	Inaktiveerumine
	Mõned vitamiinid (foolhape, retinool, tsüanokobalamiin, vikasool jt.)	Lagunemine

Acidum lacticum

Seguneb alkoholi, eetri ja kloroformiga igas vahekor-

Oksüdeerijad (jood jt.)

Lagunemine

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<p>ras, ei segune klo- roformi ning rasv- õlidega. 1%-lise lahuse pH on 2,5</p>		
<u>Acidum nicotinicum</u>		
<p>Lahustub raskesti vees (1 : 70) ja alkoholis (1 : 80), väga vähe eetris (1 : 1000) ja klo- roformis (1 : 3000). Preparaat on happe- lise reaktsiooniga (1%-lise lahuse pH 3,6)</p>	<p>Elavhõbedikloriid, hõbenitraat, plii- atsetaat, kaalium- alumiiniumsulfaat, tanniin Askorbiinhape, eu- fülliin, naatrium- hüdrokarbonaat, pankreatiin Preparaadi happe- lisusest tulenevad sobimatused vt. Acidum citricum</p>	<p>Sademetete teke Niiskuvate segude teke</p>
<u>Acidum oleinicum</u>		
<p>Kollaka värvusega õlikas, veega se- gunematu vedelik, seguneb alkoholi, eetri ja kloroformi- ga igas vahekor- ras</p>	<p>Leelismuldmetallide ja raskmetallide soolad, ka luoja- vesi Leelised (ammoo- nium-, kaalium-, naatriumhüdrok- siid)</p>	<p>Tekkivad soolad (seebid) ei lahustu vees, lahustu- vad kloroformis, rasv- ja eeterli- kes õlides (toi- mivad vesi-õli tüüpi emulgaato- ritena) Tekkivad soolad (seebid) lahustu- vad kergesti vees (toimivad õli-vesi</p>

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
		tüüpi emulgaatori- tena), ei lahustu õlides
<u>Acidum salicylicum</u>		
Lahustub vähe vees (1 : 500), lahustub keevas vees (1 : 15), kergesti alkoholis (1 : 3) ja eetris (1 : 2), raskesti kloroformis (1 : 50), lahustub riitsinuse- õlis (1 : 8), vase- liinõlis (1 : 70), kakaõõlis (1 : 33), oliivõlis (1 : 44).. Küllastatud 0,2%-li- se lahuse pH on 2,2	Tsinkoksiid Raua soolad Vase soolad Seebid	Kiiresti kõvastu- va tsinksalitsü- laadi teke Punavioletse vär- vuse teke Rohelise värvuse teke Seebi lagunemine rasvhapete eraldu- misega (seega see- biga stabiliseeri- tud emulsioonide ja emulsioonisalvi- de lagunemine)
Preparaat on fe- noolse iseloomuga	Leelismuldmetal- lide ja raskme- tallide soolad Elavhõbeamido- kloriid vett si- saldavates sal- vides Kaltsiumkarbo- naat	Vähelahustuvate salitsülaatide te- ke Lagunemine elavhõ- bedikloriidi tek- kega (veeta salvi- des see reaktsioon ei kulge) Kaltsiumkarbonaadi lagunemine süsi- nikdioksiidi eral- dumisega (näit. Wilkinsoni salvis)
	Antipüriin, fenat- setiin, resortsiin	Segude vedeldumine

Tabel 1 (järg)

1	2	3
<u>Acidum silicicum</u> <u>colloidale</u>	Leelised	Lahustumine
Tuntud ka aerosiili ja oksiili nimetuse all; keemiliselt SiO ₂		
Lahustumatu vees ja orgaanilistes solventides, lahustub naatrium- ja kaaliumhüdroksiidi- lahustes.		
Kasutusel abiaienena pulbrisegudes, tablettides, pillides, suposiitides, salvides, linimentides, suspensioonides vee sidumiseks või konsistentsi tihendamiseks		
<u>Acidum stearinicum</u>	Vt. Acidum olei- nicum	
Kollakasvalge tahke mass. Praktiliselt lahustumatu vees, kergesti lahustub eetris ja kloroformis (1 : 3), raskesti alkoholis (1 : 50)		
Sulatamisel seguneb kergesti õlide, rasvade, vahade ja süsivesinikega		

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<u>Acidum tartaricum</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 1), alkoholis (1 : 4), vähe eetris (1 : 350), lahustumatu kloroformis	Ammooniumi, kaaliumi, kaltsiumi, magneesiumi, hõbeda, plii ja kahevalentse raua soolad	Vähelahustuvate tartraatide ja hüdrotartraatide teke
Preparaadil on redutseerivad omadused	Heksametüleentetramiin	Segu niiskumine
	Tugevad oksüdeerivad	Lagunemine
<u>Acrichinum</u>		
Lahustub vees (1:40) ja alkoholis	Leelised ja leeliselt reageerivad ained	Akrihhiinaluse sadestumine
	Alteelima	Sademe moodustumine ühe ööpäeva järel
	Lagritsakeedis	Sademe teke
	Hõbenitraat, jood, kaaliumpermanganaat	Sademe teke
<u>Adeps solidus</u>		
Tuntud ka Adeps pro suppositorio, Wiptepsol nimetuste all	Leelised	Seebistumine (eriti kuumutamisel)
Valge või kollakasvalge vahataoline mass. Sulamistemperatuur 35... ...38° C		

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
Kasutatakse ka- kaoõli asendajana		
<u>Adrenalinum</u>		
Kasutatakse hüdro- kloriidi ja tart- raadina. Lahustuvad kergesti vees, ei lahustu õlides ega vedelas parafiinis. Fenoolse iseloomu tõttu preparaadid oksüdeeruvad kerges- ti. Oksüdatsioon on eriti intensiivne valguse manulusel leeliseses kesk- konnas. Värvunud la- hused on kasutamis- kõlbmatud	Leelised ja leeli- seselt hüdrolüüsü- vad ained, raskme- tallide soolad, ok- südeerijad Kolloidsed hõbeda- ühendid	Värvuse muutu- mine oksüdat- siooni tagajär- jel Värvuse muutu- mine oksüdat- siooni tagajär- jel ja kolloidi koagulatsioon
<u>Aethacridini lactas</u>		
Lahustub raskesti külmas vees (1 : 50), lahustub keevas vees (1 : 10), vähe la- hustub alkoholis (1 : 110), lahustu- matu eetris. Lahus on kas kolloidne või poolkolloidne	Leelised ja leelise- selt hüdrolüüsüvad ained Salitsülaadid, bensoaadid Soolade, ka alka- loidsoolade lahu- sed jt. Oksüdeerijad Elavhõbeda soolad, jood kaaliumjodii-	Etakridiinaluse sadestumine Etakridiinsa- litsülaadi ja -bensoaadi teke Lahuse koagu- leerumine Lagunemine Sademete teke

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
	dis, tanniin, ihtüool, lagritsajuurekeedis	
<u>Aether medicinalis</u>		
Lahustub vees (1:12), seguneb alkoholi, kloroformi, rasv- ja eeterlike õlidega igas vahekorras. 100 osas eetris lahustub 1,3 osa vett. Keemistemperatuur 34...35° C	Kaaliumjodiid happelises lahuses	Joodi eraldumine peroksiidide sisalduse korral eetris
Äärmiselt tuleohtlik, aurud segus õhuga äärmiselt plahvatusohtlikud		
Eetris esinevad mõnikord ebasoovitavate lisanditena peroksiidid ja aldehüüdid		
<u>Aethylmorphini hydrochloridum</u>		
Lahustub vees (1 : 12), alkoholis (1 : 25), vähe kloroformis (1 : 200), lahustumatu eetris	Leelised ja leeliselt hüdrolüüsuvad ained	Vähelahustuva etüülmorfiinaluse sadestumine (lahustuvus vees 1 : 500)
	Bromiidid, jodiidid	Vähelahustuvate etüülmorfiinhüdrobromiidi

Tabel 1 (järg)

1	2	3
		(lahustuvus vees 1 : 200, alkoholis 1 : 120) ja -hüd-rojodiidi (lahustuvus vees 1 : 400, alkoholis 1 : 90) teke
	Elavhõbedikloriid, jood kaaliumjodidis, tanniin jt.	Sademete teke
Agar-agar		
Külmas vees pundub lahustumata, kuumas vees lahustub peaaegu täiesti, jahutamisel lahus želatineerub. Lahuseid soovitatakse valmistada 42° C juures. Lahus püsiv laias pH intervallis	Etüülalkohol (50%) ja elektrolüüdid (soolad, tugevad happed) Tanniini 1%-line lahus	Sademete teke (kolloidi dehüdratatsiooni tagajärjel) Viskoossuse alane mine
Alcohol benzylicus		
Värvusetu selge vedelik, nõrga aromaatse lõhnaga Lahustub vees (1 : 30), seguneb alkoholi, eetri, kloroformi, rasv- ja eeterlike õlidega igas vahekorras	Oksüdeerijad (ka õhuhapnik)	Oksüdeerumine bensaldehüüdi tekkega (tuntav mõrumandli lõhnast)

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<u>Alumen</u>		
Lahustub vees (1 : 10) ja glütseriinis (1 : 2,5), lahustumatu alkoholis. Õhu käes kaotab kristallvee. Vesilahused on kootava maitse ja happelise reaktsiooniga (1%-lise lahuse pH 4,0)	Leelised ja leeliseselt hüdrolüüsuvad ained Kaltsiumi, elavhõbeda ja plii soolad Fosfaadid, tannaadid, tartraadid	Alumiiniumhüdrosiidi sadestumine Lahustumatute sulfaatide sadestumine Vähelahustuvate alumiiniumfosfaadi, -tannaadi ja kaaliumhüdrotart-raadi teke Vähelahustuva alumiiniumtannaadi teke (parkainete droogidest keedistele 10... ..20 % glütseriini lisamine väldib mahuka sademe tekke)
Tannaadid		
<u>Aluminii hydroxydum</u>		
Praktiliselt lahustumatu vees ja alkoholis. Kuumutamisel lahustub peaaegu jäägilt mineraalhapete ja sööbeleeliste lahustes	Mineraalhapped Sööbeleelised Alkaloidsoolad, antibiootikumid jt. ravained	Lahustumine soolade tekkega Lahustumine alumiinaatide tekkega Raviainete adsorptsioon ja aktiivsuse vähene-mine (raviained ei vabane adsorptsioonsidemest)

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<u>Amidopyrinum</u>		
Lahustub aeglaselt vees (1 : 20), kergergi alkoholisis (1 : 2) ja kloroformis (1 : 1), eetris (1 : 10). 5%-lise lahuse pH on 8,0	Oksüdeerijad (kolmevalentse raua soolad, jood jt.) Tanniin, kaaliumalumiiniumsulfaat Kloraalhüdraat, resortsiin Antipüriin, askorbiinhape, atsetüülsalitsüülhape, barbamüül, efülliin, fenüülsalitsülaat, heksametüleentetramiin, naatriumsalitsülaat, sidrunhape, temisaal	Sinivioletse värvuse teke Sademete teke Segude vedeldumine Segude niiskumine
<u>Aminazinum</u>		
Lahustub väga kergergi vees, alkoholisis ja kloroformis, praktiliselt lahustumatu eetris. 2,5%-lise lahuse pH on 3,8...5,0. Stabiliseerivalt toimivad askorbiinhape, naatriumsulfit, naatriummatabisulfit jt. antioksidandid	Leelised ja leeliseselt reageerivad ained Oksüdeerijad (ka õhuhapnik), valgus	Aminasiinaluse sadestumine Punaka värvusega oksüdatsiooniproduktide teke

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<u>Ammonii bromidum</u>		
Lahustub kergesti vees ja alkoholis. Vesilahused on neutraalse reaktsiooniga	Leelised ja leelisel selt hüdroliüüsuavad ained Hõbeda ja plii soolad Viinhape Naatriumnitrit Alkaloid- ja muude lämmastikaluste soolad	Lagunemine ammoniaagi eraldumisega Raskesti lahustuvate bromiidide teke Raskesti lahustuva ammooniumhüdrotartraadi teke Lagunemine lämmastiku eraldumisega Vähelahustuvate hüdrobromiidide teke
<u>Ammonii chloridum</u>		
Lahustub vees (1 : 3), alkoholis (1 : 100), glütseriinis (1 : 8), lahustumatu eetris. Vesilahused on neutraalse reaktsiooniga. Magneesiumhüdrosiid lahustub ammooniumkloriidilahuses	Leelised ja leelisel selt hüdroliüüsuavad ained Hõbeda ja plii soolad Viinhape Naatriumnitrit	Lagunemine ammoniaagi eraldumisega Vähelahustuvate kloriidide teke Raskesti lahustuva ammooniumhüdrotartraadi teke Lagunemine lämmastiku eraldumisega
<u>Anaesthesinum</u>		
Lahustub vees väga vähe, kergesti alkoholis (1 : 5),	Leelised	Lagunemine estrilise sideme lõhustumisega

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
eetris (1 : 5) ja kloroformis. Lahustub rasvades ja rasvõlides (1 : 50), lahustumatu vaseliinõlis	Jood Fenüülsalitsülaat, kamper, kloraalhüdraat, mentool, resortsiin	Jodoformi teke leeliseses keskkonnas Segude niiskumine või vedeldumine
<u>Analginum</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 1,5), raskesti alkoholis, lahustumatu eetris. Vesilahused nõrgalt leelise reaktsiooniga. Vesilahused muutuvad seismisel kollaseks	Happed Elavhõbedikloriid Antipüriin, atsetüülsalitsüülhape, heksametüleentetramiin, mentool, naatriumsalitsülaat, resortsiin Kolmevalentse raua soolad, hõbenitraat jt. oksüdeerijad, kinini soolad	Lagunemine, kuumutamisel eralduvad vääveldioksiid ja formaldehüüd Sademete teke Segude niiskumine Värviliste produktide teke
<u>Antipyrinum</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 1), alkoholis (1 : 1), kloroformis (1 : 1,5),	Raua soolad Naatriumnitrit koos happeliste	Tumepunase kaksiksoola teke Smaragdroheline nitrosoantipüriini

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
raskesti eetris	ainetega Boorhape, salit- süülhape Jood kaaliumjodii- dis, tanniin Fenatsetiin, fe- nool, fenüülisa- litsülaat, kamper, kloraalhüdraat, mentool, resort- siin, salitsüülha- pe, temisaal, tü- mool Amidopüriin, anal- giin, atsetüülisa- litsüülhape, ben- sonaftool, butadi- oon, eufülliin, heksametüleentet- ramiin, kiniinhüd- rokloriid, kofeiin ja ta soolad, naat- riumsalitsülaat	teke Sademete teke an- tipüriini kontsent- reeritud vesila- hustes Sademete teke Segude vedeldumine Segude niiskumine

Apomorphini hydro-
chloridum

Lahustub raskesti
vees (1 : 60) ja
alkoholis (1 : 50),
praktiliselt lahus-
tumatu eetris ja
kloroformis. 1%-li-

leelised ja leeli-
seselt hüdrolüüsu-
vad ained, samuti
neutraalne kesk-
kond, raskmetalli-
de soolad, oksüdee-

Kiire oksüdeerumine
roheline värvusega
oksüdatsioonipro-
duktide tekkega,
eriti valguse manu-
lusel

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
se vesilahuse pH on 4,6. Apomorfiini lahused valmistatakse ex tempore värskelt keedetud, jahutatud ja hapustatud veega (0,9 g lahjendatud soolhapet ühe liitri vee kohta)	rijad (ka õhuhapnik) Bromiidid, jodiidid	Raskesti lahustuvate apomorfiinhüdrobromiidi ja -jodiidi teke
<u>Aqua Calcis</u>		
Kaltsiumhüdroksiidi küllastatud (0,15...0,17%-line) lahus. Tugeva leelise reaktsiooniga (pH 15,0) selge, värvusetu vedelik. Energiliselt reageerib õhusüsinikdioksiidiga	Alkaloid- ja muude lämmastikaluste soolad Magneesiumi, raua ja tsingi soolad Kahevalentse elavhõbeda soolad Atsetüülsalitsüülhape, bensoaadid, fosfaadid, karbonaadid, salitsülaadid, sulfaadid Ihtüool	Aluste sadestumine Hüdroksiidide sadestumine Kollase elavhõbeoksiidi sadestumine Lahustumatute kaltsiumi soolade teke Tiofeenõlide sadestumine ja ammoniaagi eraldumine Oksüdeerumine leeliseses keskkonnas Lahustumatu glütüürisinaadi teke
	Parkained	
	Lagritsapreparaadid	

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<p><u>Argenti nitras</u> Lahustub väga kergesti vees (1 : 0,6), lahustub alkoholis (1 : 30). Vesilahused nõrgalt happelise reaktsiooniga</p> <p>Preparaat on küllaltki tugev oksüdeerija, mistõttu lahuseid ei tohi filtrida läbi orgaaniliste materjalide</p>	<p>Leelised ja leeliselt hüdroolüüsuvad ained</p> <p>Kergesti oksüdeeruvad anorgaanilised ained (naatriumsulfaat, kahevalentse raua soolad, sulfitid) ja enamik orgaanilisi aineid</p> <p>Arsenaadid, bensoaadid, fosfaadid, glükonaadid, glütserofosfaadid, ihtüool, karbonaadid, oksalaadid, salitsülaadid, sulfaadid, tsitraadid</p> <p>Antibiootikumid</p> <p>Amidopüriin, jodiform</p>	<p>Lahustumatu hõbeksiidi sadestumine</p> <p>Metallilise hõbeda eraldumine</p> <p>Sademetete teke</p> <p>Inaktiveerumine</p> <p>Hõõrumisel plahvatusoht</p>
<p><u>Atropini sulfas</u> Lahustub kergesti vees (1 : 1) ja alkoholis (1 : 3), lahustumatu eetris ja kloroformis. Vesilahuste reaktsioon nõrgalt happeline. Stabiilne happelistes lahustes, mis-</p>	<p>Leelised ja leeliselt hüdroolüüsuvad ained</p> <p>Jood kaaliumjodii-</p>	<p>Lagunemine estrilise sideme lõhustumisega (kõrgekontsentratsioonilistes lahustes ka atropiinaluse sademetete teke)</p> <p>Sademetete teke</p>

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
tõttu süstelahused stabiliseeritakse 0,1 N soolhappega	di lahuses, raskmetallide soolad, parkained (tanniin)	
<u>Barbamyllum</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 5), alkoholis, glütseriinis (1 : 2,5), praktiliselt lahustumatu eetris ja kloroformis. Preparaat on hügrokoopne. Vesilahused tugevalt leelise reaktsiooniga (1%-lise lahuse pH on 9,2). Termilisel steriliseerimisel laguneb	Happed ja happeliselt hüdrolüüsuvad ained, ka vees lahustunud süsinikdioksiid Ammooniumi soolad Raskmetallide ja leelismuldmetallide soolad Alkaloid- ja muude lämmastikaluste soolad Fenoolse iseloomuga ained Klooraalhüdraat Amidopüriin, eufülliin	5-etüül-5-isoamüülbarbituurhappe sadestumine Ammoniaagi eraldumine sooladest Lahustumatute soolade ja hüdrokeksiidide sadestumine Aluste sadestumine Värviliste oksüdatsiooniproductide teke Kloroformi teke Segude niiskumine
<u>Barbitalum</u>		
Lahustub vees vähe (1 : 170), kergesti alkoholis (1 : 8), lahustub eetris (1 : 35), kloroformis (1 : 75). Vesilahused nõrgalt happe-	Raskmetallide soolad	Sademete teke

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<p>lise reaktsiooniga. Vesilahustuvust on võimalik parandada leeliste ja alkoholi lisamisega</p>		
<u>Barbitalum-natrium</u>		
<p>Lahustub kergesti vees (1 : 5), vähe alkoholis, praktiliselt lahustumatu eetris ja kloroformis. Vesilahused tugevalt leelisese reaktsiooniga (1% lise lahuse pH on 10,2)</p>	<p>Happed ja happeliselt hüdrolüüsuvad ained, ka vees lahustunud süsinikdioksiid Vt. ka Barbamylum</p>	<p>Barbitaali sa-destumine</p>
<u>Bentonitum</u>		
<p>Keemiliselt alumiiniumhüdroosilikaatide segu, koosneb peamiselt savimine- raalidest montmoriloniidist ja beideliidist. Naatriumivormis omavad suuremat pundumisvõimet Lahustumatu vees, kuid pundub viskoosse geeli tekkega, lahustumatu orgaanilistes lahustites 5%-list geeli ka-</p>	<p>Tugevad elektrolüüdid (kaaliumjodiid jt.) Õlikad vedelikud (rasv- ja eeterlikud õlid, tõrv jt.) Leelismuldmetallide ja raskmetallide soo-</p>	<p>Bentoniidigeeli kolloidse struktuuri lõhustumine Segunematus bentoniidigeeliga (salvi valmistamiseks tuleb õlikas vedelik segada bentoniidipulbriga ja osadena lisada vesi) Geeli viskoossuse alanemine</p>

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
kasutatakse suspen- sioonide stabilisee- rimiseks, 10...12%- list geeli salvi- alusena	lad	
<u>Benzalkonii chlori- dum</u>		
Tuntud ka nimetuse all Zephirol Valge või kolla- kasvalge pulber või vahataolised tükid, aromaatse lõhna ja väga mõru maitsega	Alumiiniumi, kalt- siumi, magneesiumi, raua ja tsingi soo- lad Anioonaktiivsed pindaktiivsed ai- ned (ka osa mitte- ionogeenseid, näit. tviin 80)	Bensalkooniumklo- riidi bakteri- tsiidse toime vä- henemine Bensalkooniumklo- riidi bakteri- tsiidse toime ka- dumine
Kasutatakse kon- servandina silmara- vimites 0,002%-li- ses kontsentratsi- oonis. Lahused lok- sutamisel vahutavad tugevasti	Boorhape, jood, kaaliumpermanganaat, kaoliin, lanoliin, naatriumtsitrat, nipasool, nitraa- did, peroksiidid, salitsülaadid Happed	Bensalkooniumklo- riidi bakteri- tsiidse toime vä- henemine pH alanemisega kaasneb bensal- kooniumkloriidi bakteritsiidse toime alanemine (pH 3,0 juures toime puudub)
<u>Benzylil benzoas</u>		
Värvusetu, õlikas,	Leelised	Lagunemine estri-

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<p>nõrga aromaatsse lõhnaga vedelik. Alla 18° C juures kristallub</p>	<p>Oksüdeerijad leelisest keskkonnas</p>	<p>lise sideme lõhustumisega Lagunemine bensaldehüüdi ja bensoehappe vastava soola tekkega</p>
<p>Seguneb väga vähe vee ja glütseriiniga, lahustub rasvõlides. Seguneb alkoholi, eetri ja kloroformiga igas vahekorras</p>		
<p>Kasutatakse õli-vee tüüpi emulsioonidena välispidiselt (emulgaatoriks kaaliumseep)</p>		
<p><u>Benzylpenicillinum-kalium et -natrium</u></p>		
<p>Lahustub väga kergesti vees, lahustub alkoholis ja glütseriinis, kuid seejuures inaktiveerub, lahustumatu eetris, kloroformis, rasvõlides ja vedelas parafiinis. Vesilahuste pH on 5,0...7,5</p>	<p>Vesikeskkond toatemperatuuril</p>	<p>Penitsilliini järkjärguline inaktiveerumine, eriti pH < 5,0 ja pH > 7,5 juures (näit. pH 4,5 korral inaktiveerub ühe ööpäeva jooksul 25 % ja pH 4,2 juures 43 % preparaadist</p>
<p>Preparaat on termolabiilne</p>	<p>Vesikeskkond külmkapitemperatuuril</p>	<p>Inaktiveerumine on aeglasem, sama pH-listes lahustes</p>

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
		ühe ööpäeva jook- sul 3...4 %
	Happed ja happeli- selt hüdrolüüsuvad ained	Bensüülpenitsil- liinhappe sades- tumine koos lak- toonahela katke- mise ja inaktivee- rumisega
	Leelised ja leeli- seselt hüdrolüüsu- vad ained	Laktoonahela kat- kemine ja inakti- veerumine
	Raskmetallide soo- lad	Penitsilliini in- aktiveerumine tiasolidiintsükli avanemisega
	Ensüümid	Penitsilliini in- aktiveerumine
	Alkoholid (etüül- alkohol, glütse- riin) ja fenoolid (adrenaliin, re- sortsiin jt.)	Inaktiveerumine estri tekkega
	Oksüdeerijad (jood, vesinikper- oksiid jt.)	Penitsilliini in- aktiveerumine

Bismuthi subnitras

Lahustumatu vees ja
alkoholis, lahustub
lahjendatud mine-
raalhapetes. Vesi-
suspensioon on hüd-
rolüüsi tõttu nõr-

Happeline ja alu-
seline keskkond
Elavhõbemonoklo-
riid
Fenoolse iseloomu-
ga ained (resort-

Lagunemine
Elavhõbedikloriidi
(sublimaadi) teke
Värviliste oksü-
datsiooniproduk-

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
galt happelise reakt- siooniga. Alkohol ja glütseriin aeglusta- vad märgatavalt hüd- rolüüsi kiirust. Pre- paraat on oksüdeerit- vate omadustega	siin, naatriumsa- litsülaad) ja tanniin Jodiidid Leelised Karbonaadid Naatriumtiosul- faat Tugevad redut- seerijad	tide teke Joodi eraldumine Neutraliseerumine Lagunemine süsi- nikdioksiidi eraldumisega Lagunemine väävli ja vääveldioksiidi tekkega Lagunemine metal- lilise vismuti eral- dumisega

Bolus alba

Lahustumatu vees ja
lahjendatud hapetes
Kasutatakse üks-
nes steriliseeri-
tult (160° C juures
90 min.)

Kasutatakse vä-
lispidiselt puiste-
pulbrite, salvide
ja pastade, sees-
pidiste suspensi-
oonide, pulbrite ja
tablettide ning hõ-
benitraati ja kaa-
liumpermanganaati
sisaldavate pillide
jt. ravimvormide
koostises

Alkaloidsoolad
jt. raviained

Raviainete adsorpt-
sioon ja aktiivsuse
vähenemine (ra-
viained ei vabane
adsorptsioonside-
mest, näit. atro-
piini lagunemine
adsorbendi pinnal)

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<u>Bromcamphora</u>		
Lahustumatu vees, lahustub kergesti alkoholisis (1 : 9), eetris (1 : 2) ja õlides (1 : 8)	Fenool, fenüül-salitsülaat, klooraalhüdraat, mentool, resortsiin, tümool	Segude vedeldamine
<u>Bromisovalum</u>		
Lahustub vähe vees (1 : 420), kergesti alkoholisis (1 : 8) ja kloroformis (1 : 7), lahustub eetris (1 : 15) ja keevas vees	Leelised Happed Dimedrool, eufül-liin	Lagunemine ammoniaagi eraldumisega, eriti kuumutamisel Lagunemine, eriti kuumutamisel (vesinikbromiidi, süsinikdioksiidi jt. laguproduktide tekkega) Segude niiskumine
<u>Butadionum</u>		
Praktiliselt lahustumatu vees, lahustub raskesti alkoholisis, kergesti eetris, kloroformis ja sööbeeliste lahustes, lahustumatu lahjendatud hapetes	Askorbiinhape, antipüriin	Segude niiskumine
<u>Butyrum Cacao</u>		
Lahustumatu vees, vähe lahustub al-	Leelised	Seebistumine, eriti kuumutamisel

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
koholis, lahustub eetris ja kloroformis. Sulamistemperatuur 30...34 ^o C	Kloraalhüdraat	Vt. Chloralum hydratum
<u>Calcii carbonas</u>		
Lahustumatu vees ja alkoholis, lahustub hapetes soolade moodustumisega	Happed	Soolade teke süsinikdioksiidi eraldumisega
<u>Calcii chloridum</u>		
Lahustub väga kergesti vees (1 : 0,25) ja kergesti alkoholilis (1 : 9). Kõrge hügroskoopsuse tõttu õhu käes veeldub	Bensoaadid, fosfaadid, karbonaadid, salitsülaadid, sulfaadid, tartraadid, tsitraadid Hõbeda ja plii soolad Barbitaal- ja sulfatsüülnaatrium jt. imidorühma sisaldavad preparaadid	Lahustumatute või raskesti lahustuvate kaltsiumi soolade teke Lahustumatute kloriidide teke Vähelahustuvate kaltsiumi soolade teke
<u>Calcii gluconas</u>		
Lahustub aeglaselt vees (1 : 50), kergesti keevas vees (1 : 5), lahustumatu alkoholis, eetris ja kloroformis. Preparaat annab ker-	Fosfaadid, karbonaadid, salitsülaadid, sulfaadid	Raskesti lahustuvate kaltsiumi soolade teke

Tabel 1 (järg)

1	2	3
gesti üleküllastunud vesilahuseid		
<u>Calcii glycerophos-</u> <u>phas</u>		
Lahustub vees (1 : 40), glütseriinis ja lahjendatud soolhappes, lahustumatu alkoholis, eetris ja kloroformis	Fosfaadid, karbo- naadid, salitsü- laadid, sulfaadid Lagritsapreparaa- did Atsetüülsalit- süülhape Askorbiinhape	Raskesti lahustu- vate kaltsiumi soolade teke Lahustumatu kalt- siumglütsürrisi- naadi teke Lahustumatu kalt- siumi soola teke lahustes Segu niiskumine, värvuse ja lõhna muutumine

Calcii lactas

Lahustub aeglaselt vees (1 : 20), kergesti kuumas vees ja lahjendatud soolhappes, väga vähe lahustub alkoholis, lahustumatu eetris ja kloroformis

Vt. Calcii gluco-
nas

Camphora

Lahustub vähe vees (1 : 840), kergesti alkoholis (1 : 1), väga kergesti eetris (1 : 0,75) ja

Anestesiin, anti-
püriin, fenool,
fenüülsalitsülaad,
kloraalhüdraat,
mentool, resort-

Segude vedeldu-
mine

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
kloroformis (1 : 0,5), kergesti rasv- ja eeterlikes õli- des. Preparaat sub- limeerub juba toa- temperatuuril	siin, tümool Dimedrool	Segu niiskumine
<u>Carbo activatus</u>		
Lahustumatu vees ja orgaanilistes sol- ventides Kasutatakse ad- sorbendina .	Tugevad oksüdeeri- jad Mitmesugused ravi- ained (alkaloid- soolad, antibiooti- kumid, meditsiini- lised värvained, vitamiinid jt.)	Hõõrumisel plahva- tusoht Raviainete ad- sorptsioon ja ak- tiivsuse vähenemine (raviained ei vabane adsorpt- sioonsidemest). Näit. 1 g akti- veeritud sütt ad- sorbeerib > 0,45 g antipüriini, > 0,3 g metü- leensinist
<u>Carboxymethylcel- lulosnatrium</u>		
Tuntud ka nimetuse all Tylose K.N.2000. Vees pundub, moo- dustades opalest- seeruva viskoosse kolloidlahuse. 2%- lise lahuse viskoos- sus on 450...650 cP. Erinevalt metüül-	Happed ja happeli- selt hüdrolüüsuvad ained (pH < 6,0) Tugevad leelised	Viskoossuse vähe- nemine lahustuma- tu karboksümetüül- tselluloosi tekke tõttu (täielik sadestumine pH 2,5 juures) Lahuste viskoos- suse vähenemine

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
tselluloosist kuumas vees ei koaguleeru		(eriti pH > 11,5) sademe tekketa
Lahustumatu alkoholis, eetris ja kloroformis. Vesilahus on leelise reaktsiooniga. Pärast kuumutamist on jahtunud lahuste viskoossus 2 korda madalam. Lahuste viskoossuse maksimum pH 6,0...9,0 juures. Vastupidi hüdroksüetüütselluloosile sobib parkainetega	Alkaloid- ja muude lämmastikaluste soolad Raskmetallide (alumiinium, elavhõbe, hõbe, raud, plii, vask) soolad Katioonaktiivsed pindaktiivsed ained	Aluste sadestumine Sademete teke Raskesti lahustuvate ühendite teke
<u>Carbromalum</u>		
Lahustub vees väga vähe (1 : 3000), lahustub alkoholis (1 : 23), eetris (1 : 15), kloroformis (1 : 5)	Leelised ja happed	Lagunemine ammoniaagi, süsinikdioksiidi, vesinikbromiidi jt. ainete tekkega (eriti kuumutamisel)
<u>Cetylpyridinii kloridum</u>		
Nõrga mõru maitse ja iseloomuliku lõhnaga valge või kollakasvalge seebitaoline mass või pulber	Anioonaktiivsed pindaktiivsed ained, leelised, raskmetallide soolad	Tsetüülpüridiinumkloriidi bakteritsiidse toime vähenemine
Lahustub väga ker-		

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
gesti vees, alkoholis ja kloroformis, lahustub eetris ja atsetoonis		
Preparaat on katioonaktiivne, bakteritsiidse toimega pindaktiivne aine		
<u>Chinidini sulfas</u>		
Lahustub vees (1 : 100), keevavas vees (1 : 15), kloroformis (1 : 20), kergesti alkoholis (1 : 7), lahustumatu eetris	Leelised ja leeliseltselt hüdrolüüsuvad ained Kaltsiumi ja plii soolad Bromiidid, jodiidid, fosfaadid, salitsülaadid	Kinidiinaluse saadumine Lahustumatute sulfaatide teke Raskesti lahustuvate kinidiini soolade teke
<u>Chinini dihydrochloridum</u>		
Lahustub väga kergesti vees (1 : 0,7), lahustub alkoholis (1 : 12), raskesti kloroformis, väga vähe eetris, Vesilahused on happelise reaktsiooniga (1%-lise vesilahuse pH 3,4)	Vt. Chinini hydrochloridum	

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<u>Chinini hydrochloridum</u>		
Lahustub vees (1 : 50), kergesti keevas vees (1 : 1), alkoholis (1 : 3), kloroformis (1 : 2) ja glütseriinis (1 : 10), vähe lahustub eetris. Vesilahused on nõrga happelise reaktsiooniga (1%-lise lahuse pH 6,2)	Leelised ja leeliseselt hüdrolüüsuvad ained Atsetaadid, broomiidid, jodiidid, fosfaadid, ihtüool, oksalaadid, sulfaadid, tsitraadid Oksüdeerijad Raskmetallide soolad Antipüriin Tüüool	Kininaluse sadestumine Raskesti lahustuvate kinini soolade teke Küllastumatu vinüülradikaali oksüdeerumine Sademete teke Segu niiskumine Segu vedeldumine
<u>Chinini sulfas</u>		
Lahustub vähe vees (1 : 800), lahustub keevas vees (1 : 25), vähe alkoholis (1 : 100), raskesti glütseriinis (1 : 40), lahustumatu eetris ja kloroformis. Vesilahused on nõrgalt happelise reaktsiooniga (0,1%-lise lahuse pH 5,9)	Vt. Chinini hydrochloridum	

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<u>Chinosolum</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 1,3), vähe alkoholis, lahustumatu eetris ja kloroformis. Preparaat on fenoolse iseloomuga	Leelised ja leeliseselt hüdrolüüsuvad ained Kolmevalentse raua soolad Kaltsiumi ja raskmetallide soolad	Lahustumatu kinosoolaluse teke, mis lahustub leelise liias Sinakaarohelise värvuse teke Lahustumatute sulfaatide teke
<u>Chloracizinum</u>		
Lahustub kergesti vees, lahustub alkoholis, lahustumatu eetris	Leelised ja leeliseselt hüdrolüüsuvad ained Oksüdeerijad (ka õhuhapnik), valgus	Klooratsisiinaluse sadestumine Punaka värvusega oksüdatsiooniproduktide teke
<u>Chloralum hydratum</u>		
Lahustub väga kergesti vees (1 : 0,3), kergesti alkoholis (1 : 1,4), eetris (1 : 1,5), glütseriinis (1 : 1,5), eeterlikes ja rasvlidides (1 : 2), kloroformis (1 : 4). Preparaat lendub kergesti, niiskes õhus on hügrokoopne. Värskest valmistatud	Leelised ja leeliseselt hüdrolüüsuvad ained Alkohoolsed lahused Kakaovõi	Lagunemine kloroformi eraldumisega Klooraalalkoholaadi teke, mis atsetaatide, bromiidide, sulfaatide, tsitraatide jt. soolade juuresolekul eraldub õli-ka vedelikuna Üle 15 % klooraalhüdraadi si-

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<p>lahused on neutraalse reaktsiooniga, kuid säilitamisel (eriti kuumutamisel) omandavad happelise reaktsiooni lagunemisel eralduva soolhappe tõttu.</p>	<p>Amidopüriin, anes- tesiin, antipü- riin, broomkamper, kamper, fenatse- tiin, fenool, fe- nüülsalitsülaat, mentool, resort- siin, tümool Temisaal</p>	<p>salduse puhul su- posiitides ei omanda viimased vajalikku konsis- tentsi (massi su- lamistemperatuuri tõstmiseks tuleb lisada vaha või spermatseeti vaja- likus koguses) Segude vedeldumine Segu niiskumine</p>
<u>Chlorbutanolum</u>		
<p>Tuntakse ka nimetu- se all Chloreton. Lahustub vähe vees (1 : 130), kerges- ti alkoholis (1 : 2), kloroformis (1 : 3), lahustub glütseriinis (1 : 10), rasv- ja eeter- likes õlides, vase- liinis ning vedelas parafiinis. Subli- meerub kergesti</p>	<p>Leelised ja lee- liseselt hüdro- lüüsuvad ained Jood leeliseses keskkonnas</p>	<p>Lagunemine (eriti kuumutamisel) α -oksüvõihappe soolade ja vasta- vate kloriidide tekkega Jodoformi teke</p>

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
Kasutatakse ka konservandina kuni 0,5%-lises kontsent- ratsioonis		
<u>Chlortetracyclini</u> <u>hydrochloridum</u>		
Lahustub vähe vees (1 : 125) ja alkoholis, lahustumatu kloroformis. Vesilahused on tugeva hap- pelise reaktsiooniga	Leelised ja leeliseselt hüdrolüüsuvad ained	Inaktiveerumine ja helesinise fluorestsentsiteke (maksimum pH 7,5...8,0 juures)
	Raskmetallide soolad	Inaktiveerumine
	Kaltsiumi ja magneesiumi soolad, boor-, glükoon- ja sidrunhape	Lahustumatute ühendite teke
	Vesikeskkond	Aeglane inaktiveerumine (7 ööpäeva järgsel 37° C juures hoidmisel säilib 68 %, 7,0 pH-lis-tes puhverlahustes ainult 6 % aktiivsusest)
<u>Cinchophenum</u>		
Praktiliselt lahustumatu vees, lahustub vähe alkoholis (1 : 170), eetris ja	Leelised (ammoonium-, kaalium-, naatriumhüdrosiid)	Vees lahustuva soola teke

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
kloroformis (1 : 600)		
<u>Cocaini hydrochloridum</u>		
Lahustub väga kergesti vees (1 : 0,5), kergesti alkoholis (1 : 3), lahustub kloroformis (1 : 19), glütseriinis (1 : 4); lahustumatu eetris, rasvlides ja vedelas parafiinis. Lahused on nõrgalt happelise reaktsiooniga (1%-lise lahuse pH on 5,0)	Leelised ja leeliselt hüdrolüüsuvad ained Elayhõbedikloriid, hõbenitraat, ihtüool, jood kaaliumjodiidis, kaaliumpermanganaat, lagritsajuurekeedis, pliiatsetaat, tanniin Hõbeda kolloidpreparaadid (kollargool, protargool)	Vähelahustuva kokaiinaluse teke, estrilise sideme lõhustumine Lahustumatute sademete teke Kolloidi koagulsioon
<u>Codeini phosphas</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 3,5), vähe alkoholis (1 : 300), väga vähe eetris ja kloroformis. Vesilahused on nõrgalt happelise reaktsiooniga (1%-lise lahuse pH on 4,8)	Tugevad leelised Alumiiniumi, elavhõbeda, hõbeda, kaltsiumi, liitiumi, magneesiumi, plii, raua, tsingi ja vase soolad Bromiidid, jodiidid	Kodeiinaluse vabanemine Lahustumatute fosfaatide teke Vähelahustuvate hüdrobromiidi ja hüd-

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
		rojodiidi teke (sobimatust on võimalik sageli vältida ainete õige lahustamisjärjekorra valimisega)
	Kodeiinist tingitud sobimatusi vt. Codeinum	
<u>Codeinum</u>		
Lahustub aeglaselt ja vähe vees (1 : 150), lahustub kuumas vees (1 : 17), kergesti lahustub alkoholis (1 : 2,5), kloroformis (1 : 1), eetris ja lahendatud hapetes. Lahused on tugevalt leelise reaktsiooniga (1%-lise lahuse pH on 9,5)	Ammooniumi soolad Raskmetallide soolad Mõned alkaloid- ja muude lämmastikaluste soolad Höbenitraat, joodkaaliumjodiidis, pliiatsetaat, sublimaat, tanniin	Lagunemine ammoniaagi eraldumisega Lahustumatute hüdroksiidide teke Lahustumatute aluste teke Lahustumatute sademete teke
Kodeiini leelisusest tingitud sobimatusi on võimalik vältida tema asendamisel vastava koguse kodeiinfosfaadiga		

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<u>Coffeinum</u>		
Lahustub raskesti vees (1 : 60), alkoholis (1 : 50), kergesti keevas vees (1 : 2) ja kloroformis (1 : 9), vähe eetris (1 : 530)	Tanniin Jood kaaliumjodiidis	Tekib sade, mis lahustub tanniini liias Sademe teke
Vesilahused on neutraalse reaktsiooniga. Preparaadid lahustuvad vees tõuseb märgatavalt naatriumbensoaadi ja -salitsülaadi, antipüriini või sidrunhappe manulusel		
<u>Coffeinum-natrii benzoas</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 2), raskesti alkoholis (1 : 40). Vesilahused on neutraalse või nõrgalt leelise reaktsiooniga	Happed Elavhõbedikloriid, ihtüool, kaalium-alumiiniumsulfaat, kaaliumpermanganaat, pliiatsetaat, tanniin	Bensoehappe sademe teke, vastava kontsentratsiooni puhul ka kofeiinaluse sadestumine Sademete teke

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
	Antipüriin, atsetüülsalitsüülhape, dimedrool, fütiin, heksametüleentetramiin, naatrium-salitsülaat, spas-molütiin	Niiskuvate segude teke
	Leelismuldmetallide ja raskmetallide soolad	Sademete teke
	Morfiin- ja papa-veriinhüdrokloriid	Alkaloidaluste sadestumise võimalus
<u>Collargolum</u>		
Lahustub vees (1 : 2), lahustumatu alkoholis ja eetris. Preparaat sisaldab vähemalt 70 % hõbedat	Elektrolüüdid (happete ja soolade, ka alkaloidsoolade lahused) Vesinikperoksiid	Kolloidi koagulationisioon ja sademe teke Intensiivne lagunemine hapniku eraldumisega
<u>Collodium</u>		
Preparaat on nitrotselluloosilahus eetri ja alkoholi segus. Plahvatusohtlik	Leelised Fenool, kresool	Kolloodiumi lagunemine estrilise sideme lõhustumisega Koaguleerumine
<u>Cordiaminum</u>		
Nikotiinhappedi- etüülamiidi 25% line vesilahus	Leelised	Lagunemine

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
Seguneb vee ja alkoholiga		
<u>Cortisoni acetat</u> Lahustumatu vees, väga vähe lahustub alkoholis, kergesti kloroformis	Oksüdeerijad	Preparaat laguneb (eriti valguse manulusel)
<u>Cotarnini chloridum</u> Lahustub kergesti vees (1 : 1) ja alkoholis (1 : 2)	Leelised ja leeliselt hüdrolüüsuvad ained Alkaloidide sadetusreaktiivid	Lahustumatu kortarniinaluse sadestumine Sademete teke
<u>Cupri sulfas</u> Lahustub vees (1 : 3), vähe alkoholis (1 : 500), kergesti glütseriinis (1 : 4). Lahused on nõrgalt happelise reaktsiooniga	Leelised Fosfaadid, karbonaadid, naatriumtetraboraat, sulfaniilamiidid, tanniin Fenoalse iseloomuga ained Jodiidid Naatriumtiosulfaat Formaldehüüdilahus	Lahustumatu vask(II)hüdrosiidi teke (erandina ei põhjusta ammoniaak sademete teket) Lahustumatute soolade teke Oksüdeerumine Lagunemine joodi eraldumisega Lagunemine Oksüdeerumine

1	2	3
<u>Dermatolum</u>		
Lahustumatu vees, alkoholis, eetris ja kloroformis, lahustub sööbeleeliste ja kuumutamisel ka lahjendatud hapete lahustes Preparaat on fenoolse iseloomuga. Õhu käes stabiilne, laguneb valguse toimel	Leelised	Lahustumine, värvuse tumenemine oksüdeerumise tõttu õhuhapniku toimel leeliseses keskkonnas
<u>Desoxycorticosteroni acetas</u>		
Praktiliselt lahustumatu vees, lahustub alkoholis (1 : 50) ja kergesti kloroformis (1 : 2), vähe lahustub eetris (1 : 120), lahustub taimsetes õlides. Vesilahustuvust saab suurendada tviinide lisamisega. Preparaat on valgustundlik	Leelisene keskkond Oksüdeerijad (eriti valguse manulusel) ja metallide soolad	Lagunemine estrilise sideme lõhustumisega (eriti kuumutamisel) Lagunemine
<u>Dibazolium</u>		
Lahustub raskesti külmas vees ja atsetoonis, lahustub kergesti keevas vees (1 : 20) ja alkoholis,	Leelised ja leeliseselt hüdrolüüsuvad ained Elavhõbedikloriid, hõbenit-	Dibasoolaluse sadestumine Sademete teke

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
lahustumatu eetris. Lahused on happelise reaktsiooniga (1%-lise lahuse pH on 3,9)	raat, jood kaaliumjodiidis, kaaliumpermanganaat, kodeiin, pliiatsetaat, alteelima, lagritsajuurekeedis Askorbiinhape, dimedrool	Segude niiskumine
<u>Dicainum</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 10) ja alkoholis (1 : 6), lahustumatu eetris, lahustub raskesti kloroformis Vesilahused on happelise reaktsiooniga (1%-lise vesilahuse pH on 4,5.. 5,0)	Leelised ja leeliseselt hüdroolüüsuvad ained Raskmetallide soolad Oksüdeerijad (jood jt.) Anioonaktiivsed pindaktiivsed ained	Vähelahustuva dikaininaluse sadestumine, estrilise sideme lõhustumine Vähelahustuvate soolade teke Värviliste õlikate oksüdatsiooniproductide teke Toime nõrgenemine
<u>Dicolinum</u>		
Lahustub kergesti vees, lahustub 95%-lises alkoholis, praktiliselt lahustumatu eetris ja atsetoonis	Leelised Oksüdeerijad Temisaal	Lagunemine Lagunemine joodi eraldumisega Niiskuva ja vedelduva segu teke

1	2	3
<p><u>Digalen-neo</u> Digitalis ferruginea lehtedest saadud uus-galeeniline preparaat. Seguneb veega igas vahekorras</p> <p>Preparaat konserveeritakse 0,5%-lise kloorbutanoolhüdraadi lisandiga</p>	<p>Happed ja happeliselt hüdrolüüsuvad ained, leelised ja leeliseselt hüdrolüüsuvad ained, ensüümid</p>	<p>Südameglükosiidide kiire hüdrolüütiline lagunemine (analoogiliselt reageerivad Adonisidum, Cardiovalenum, Celanidum, Cordigitum, Digticulum, Dilanidum, Gitalenum, Lantosidum)</p>
<p><u>Dimedrolum</u> Lahustub väga kergesti vees, kergesti alkoholis ja kloroformis, praktiliselt lahustumatu eetris. Lahused on happelise reaktsiooniga (1%-lise lahuse pH on 3,3)</p>	<p>Leelised ja leeliseselt hüdrolüüsuvad ained</p> <p>Atsetüülsalitsüülhape, bromisovaal, dibasool, eufüliin, kamper, kofeiinnaatriumbensoaat, naatriumbensoaat, -bromiid ja -hüdrokarbonaat, pahnükarpiinhüdroidiid</p>	<p>Lahustumatu dimedroolaluse eraldumine õlika vedelikuna</p> <p>Niiskuvate segude teke</p>
<p><u>Diprazinum</u> Lahustub väga kerges-</p>	<p>Leelised ja leeli-</p>	<p>Lahustumatu</p>

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<p>ti vees (1 : 0,6), kergesti alkoholisis (1 : 9) ja kloroformis (1 : 2), praktiliselt lahustumatu eetris</p> <p>Valguse käes preparaat kergesti oksüdeerub värviliste laguproduktide tekkega</p>	<p>seselt hüdroolüüsuvad ained</p> <p>Elavhõbedikloriid, jood kaaliumjodid, kaaliumpermanganaat, pliiatsetaat, tanniin, alteelima, lagritsajuurekeedis</p>	<p>diprasiinaluse sadestumine</p> <p>Sademete teke</p>
<p><u>Elixir pectorale</u></p> <p>Sisaldab lagritsiekstrakti, aniisi eeterlikku õli ja ammoniaagilahust vesialkohoolses solvendis. Preparaat on leelises reaktsiooniga</p>	<p>Alkaloid- ja muude lämmastikaluste soolad</p>	<p>Aluste sadestumine</p>
<p><u>Ephedrini hydrochloridum</u></p> <p>Lahustub kergesti vees (1 : 5), lahustub alkoholisis (1 : 14), lahustumatu eetris, kloroformis ja vedelas parafiinis. Vesilahused on nõrgalt happelise reaktsiooniga (1%-lise la-</p>	<p>Amidopüriin, bensüülpenitsilliini soolad, ihtüool, jood, kaaliumpermanganaat, sulfaniilamiidid, lagritsajuurekeedis</p> <p>Tanniin leelises keskkonnas</p> <p>Hõbeda kolloidpre-</p>	<p>Lahustumatute ühendite teke</p> <p>Efedriintannaadi teke</p> <p>Kolloidi koagu-</p>

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
huse pH on 5,3) Erinevalt enami- kest alkaloidalus- test lahustub efed- riinalus vees (1 : 20)	paraadid Höbenitraat	latsioon Lahustumatu hõbe- kloriidi teke, efedriinaluse toimel redutseerub metalliliseks hõ- bedaks
<u>Erythromycinum</u>		
Lahustub vähe vees, kergesti alkoholis, raskesti kloroformis (1 : 40). Vesik- lahused on leelise- se reaktsiooniga (küllastatud lahuse pH on 9,5)	Tugevad happed (ka maõ soolhappe- line keskkond) ja leelised Vesikeskkond	Inaktiveerumine Inaktiveerumine 22 ^o ...23 ^o C juures säilitamisel üle 4 ööpäeva. Erütro- mütsiinsteearaat ei inaktiveeru hapete toimel ja vesisus- pensionid säili- tavad aktiivsuse 18 kuu jooksul
<u>Euphyllinum</u>		
Teofüllini ühend etüleendiamiiniga. Lahustub kergesti vees (1 : 5), lahus- tumatu alkoholis ja eetris. Vesilahused on leelise reakt- siooniga (1%-lise lahuse pH 9,6)	Happed ja happeli- selt hüdrolüüsuvad ained Alkaloid- ja muude lämmastikaluste soolad Elavhõbedikloriid, höbenitraat, jood kaaliumjodiidis,	Vees lahustumatu teofüllini sades- tumine Aluste sadestumine Sademete teke

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
	kaaliumalumiinium- sulfaat, kaalium- permanganaat, tan- niin, lagritsajuu- rekeedis Atsetüülsalitsüül-, askorbiin- ja ni- kotiinhape, amido- püriin, antipüriin, barbamüül, bromi- sovaal, dimedrool, naatriumbromiid, temisaal	Segude niiskumine

Ferri oxydulatilactas

Lahustub aeglaselt
 vees (1 : 50), pea-
 aegu lahustumatu
 alkoholis, kergesti
 lahustub lahjenda-
 tud mineraalhapetes.
 Vesilahused kolla-
 kasroheka värvusega
 ja nõrgalt happeli-
 se reaktsiooniga

Stabiliseerivalt
 toimivad alkohol,
 glütseriin, jodii-
 did, naatriumtio-
 sulfaat, sahharoos,
 sidrunhape ja tsit-
 raadid

Oksüdeerijad (ka
 õhuhapnik, eriti
 niiskuse manulusel)
 Leelised ja leeli-
 seselt hüdrolüüsu-
 vad ained

Oksüdeerumine
 kolmevalentse
 raua ja pruuni
 värvuse tekkega
 Raud(II)hüdrok-
 siidi sadestumine
 (rohekas)

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<u>Ferri oxydulati sulfas</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 2), lahustumatu alkoholis ja eetris. Õhu käes kaotab kergesti kristallvee. Vesilahused on happelise reaktsiooniga	Vt. Ferri oxydulati lactas Kaltsiumi ja plii soolad	Vähelahustuvate sulfaatide teke
<u>Ferrum reductum</u>		
Lahustub lahjendatud mineraalhapetes Preparaat on tugev redutseerija, niiskes õhus oksüdeerub aeglaselt oksiidide tekkega	Antimoni, elavhõbeda, hõbeda, plii, vase ja vismuti soolad Tugevad oksüdeerijad (jood, kaaliumpermanganaat jt.)	Metalli eraldumine soolast Plahvatusoht hõõrumisel
<u>Fuchsium</u>		
Lahustub vähe vees (1 : 500), kergesti alkoholis (1 : 9), lahustumatu eetris ja kloroformis	Raskmetallide soolad (hõbe ja plii) Anioonaktiivsed pindaktiivsed ained	Lahustumatute ühendite teke Toime nõrgenemine
<u>Furacilinum</u>		
Lahustub väga vähe vees (1 : 4200), vähe alkoholis (1 : 590), lahustumatu eetris	Redutseerijad (adrenaliin, dikaiin, novokaiin, resorciin jt.) Tugevad oksüdeerijad (kaaliumper-	Lagunemine roosade või pruunide laguproduktide tekkega Vastastikune lagunemine

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
manganaat, vesinik- ülihapend jt.)		
<u>Glucosum</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 1,5), raskesti alkoholis (1 : 60), lahustumatu eetris ja kloroformis	Leelised ja leeliseselt hüdrolüüsvad ained	Oksüdatsiooni tulemusena lahused värvuvad
<u>Glycerini stearinas</u>		
Tuntud ka nimetuse all emulgaator T-1. Steariin- ja palmiitihappe mono-, di- ja triglütseriidide segu. Lahustumatu vees, väga kergesti lahustub alkoholis ja eetris	Leelised ja happed	Preparaadi lagunemine estrilise sideme lõhustumisega
<u>Glycerinum</u>		
Seguneb vee ja alkoholiga igas vahekorras, segunematu eetri, kloroformi rasvja vaseliinõliga. Meditsiiniline preparaat sisaldab 15 % vett	Hüpokloritid, kaaliumpermanganaat, klooramiin jt. tugevad oksüdeerijad	Hõõrumisel plahvatusoht, lahustes laguneb aeglaselt aldehüüdide ja hapete tekkega
Kõrgemal temperatuuril kuumutamisel laguneb akroleiini tekkega	Bensüülpenitsillini soolad	Inaktiveerumine

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<u>Gummi arabicum</u>	Mineraalhapped, alkohol > 35 % (kui viimase lõpliku kontsentratsioon ületab 35 %)	Sademete teke
Arabiinhape kaaliumi, kaltsiumi ja magneesiumi soolade segu. Lahustub väga hästi, kuid aeglaselt vees (1 : 2), kusjuures tekib nõrga happelise reaktsiooniga viskoosne lahus	Elavhõbedikloriid, naatriumtetraboraat, raua ja plii soolad Fenoolse iseloomuga ained, antipüriin, paljud glükosiidid	Lahuse želatiiniseerumine
Kasutatakse stabilisaatorina õli-veesi tüüpi emulsioonides	Oblikhape	Kummis sisalduva ensüümi oksüdaasi tõttu kiireneb preparaatide oksüdeerumine õhuhapniku toimel Lahustumatu kaltsiumoksa- laadi teke
<u>Gummi Armeniacae</u>	Vt. Gummi arabicum	
Lahustub kergesti, kuid aeglaselt vees (1 : 2), kusjuures tekib nõrga happelise reaktsiooniga viskoosne lahus		
Kasutatakse stabilisaatorina õli-veesi tüüpi emulsioonides		

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<u>Hexamethylentetr-</u>		
<u>aminum</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 1,5) ja alkoholis (1 : 10), lahustub kloroformis (1 : 15), väga vähe eetris. Vesilahused on nõrgalt leelise reaktiooniga (lahuste pH > 8,0)	Happed	Lagunemine formaldehüüdi eraldumisega
Preparaat ei talu kõrget temperatuuri	Leelised	Lagunemine ammoniaagi eraldumisega
	Alkaloid- ja muude lämmastikaluste soolad	Lahustumatute aluste tekke võimalus
	Raskmetallide soolad, kaaliumalumiiniumsulfaat, tanniin	Sademete teke
	Jood	Lahustumatu tetrajoodheksametüleentetramiini teke (kollase värvusega)
	Askorbiin- ja asetüülsalitsüülhape, amidopüriin, analgiin, antipüriin, boorhape, fenüülsalitsülaat, kofeiin, naatrium-salitsülaat, resorbsiin	Segude niiskumine
	Tümoool	Segu vedeldumine

Hexenalum

Lahustub väga ker-

Vt. Barbamylum

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<p>gesti vees ja alkoholis, praktiliselt lahustumatu eetris. Vesilahused tugevalt leelise reaktsiooniga. Preparaat on hügrokoopne. Laguneb süsinikdioksiidi toimel</p>		
<u>Hexobarbitalum</u>		
<p>Lahustub väga vähe vees (1 : 3500), keevavas vees (1 : 250), raskesti alkoholis (1 : 40), kergesti kloroformis (1 : 6), lahustub leeliste vesilahustes</p>	<p>Vt. Phenobarbitalum</p>	
<u>Homatropini hydrobromidum</u>		
<p>Lahustub kergesti vees (1 : 6), raskesti alkoholis (1 : 40), vähe kloroformis (1 : 420), praktiliselt lahustumatu eetris. Vesilahused on nõrgalt happelise reaktsiooniga</p>	<p>Leelised ja leeliseselt hüdrolüüsuvad ained</p> <p>Klavhõbedikloriid, hõbenitraad, ihtüool, jood kaaliumjodiidis, kaaliumpermanganaat, pliiatsetaat, al-</p>	<p>Lagunemine estrilise sideme lõhustumisega, samuti lahustumatu aluse teke</p> <p>Sademete teke</p>

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
teelima, lagritsa- juurekeedis		
<u>Hydrargyri amido- chloridum</u>		
Praktiliselt lahustumatu vees, alkoholis ja eetris, lahustub nõrgal kuumutamisel lahjendatud sool- ja äädikhappes lahustuvate mürgiste produktide - elavhõbedikloriidi ja -atsetaadi tekkega	Leelised ja leeliseselt hüdrolüüsuvad ained Redutseerijad (resortsiin, fenool jt.)	Lagunemine elavhõbeoksiidi ja ammoniaagi tekkega Elavhõbeda eraldumine
<u>Hydrargyri dichloridum</u>		
Lahustub aeglaselt vees (1 : 18,5), eetris (1 : 17) ja glütseriinis (1 : 14), kergesti alkoholis (1 : 4), vähe kloroformis (1 : 1000). Vesilahused on happelise reaktsiooniga. Vesilahustes võib säilitamisel tekkida vähem lahustuv aluseline elavhõbekloriid. Selle teket saab	Arsenaadid, jodiidid, fosfaadid, kaaliumalumiiniumsulfaat, karbonaadid, metallide hüdroksiidid, oksalaadid Adrenaliin, alkohol, arseniidid, ihtüool, kummid, kahevalentse raua soolad, suhkur, tartraadid Albumiinid, želatiin, metüleensinine, parkained, al-	Lahustumatute elavhõbedaühendite teke Kahevalentse elavhõbeda redutseerumine metalliseks või ühevalentseks (kalomel) Sademete teke. Alkaloididega moodustuva sademe

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
aeglustada naatrium- kloriidi, tsitraati- de, glütseriini või soolhappe lisamise- ga. Sublimaadilahu- séd värvitakse eo- siinnaatriumi või fuksiiniga (mitte metüleensinisega)	kaloidid jt. läm- mastikalused, pal- jud glükosiidid	tekkimist on mõ- nikord võimalik vältida 5...10 % glütseriini li- samisega
<u>Hydrargyri mono- chloridum</u>		
Lahustumatu vees, alkoholis ja lah- jendatud mineraal- hapetes. Preparaa- dis on elavhõbe ühevalentne	Leelised Bromiidid ja jodi- did Oksüdeerijad (ve- sinikülihapest, jood jt.) Redutseerijad	Elavhõbe(I)oksi- di ja metallilise elavhõbeda teke Toksiliste halo- geniidide teke Toksiliste kahe- valentse elavhõ- beda soolade teke Metallilise elav- hõbeda teke
<u>Hydrargyri oxycya- nidum</u>		
Lahustub raskesti vees, lahustumatu alkoholis ja eetris. Vesilahused on lee- lisese reaktsiooni- ga (pH 8,0...9,0) ning kuumutamisel üle 40 °C lagunevad	Alkaloid- ja muude lämmastikaluste soolad	Aluste sadestumine

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<u>Hydrargyri oxydum flavum</u>		
Lahustumatu vees ja alkoholis, kergesti lahustub sool- ja äädikhappes lahustuvate mürgiste produktide - elavhõbedikloriidi ja -atsetaadi tekkega	Redutseerijad (ka valgus)	Metallilise elavhõbeda teke. Kollase elavhõbedakoksiidi salvi valmistamisel vältida selle kontakti metallist töövahenditega
	Halogeniidid	Lahustuvate elavhõbehalogeniidide tekke võimalus
	Alkohol	Lagunemine
<u>Ichthyolum</u>		
Põlevkivi tiofeenõlide sulfohapete ammoniumi soolade poolkolloidne vesilahus. Lahustub vees, alkoholis, eetris ja glütseriinis. Hästi seguneb rasva, lanoliini ja vaseliiniga, halvasti rasvõlide ja vedela parafiiniga	Happed ja tugevad elektrolüüdid (bromiidid, jodiidid, kloriidid, sulfaadid jt.)	Tiofeenõlide sadestumine
	Leelised	Tiofeenõlide sadestumine ja ammoniaagi eraldumine
	Lubjaliment	Linimendi kihitumine
	Alumiiniumi, elavhõbeda, hõbeda, kaltsiumi, plii, tsingi ja vase soolad	Lahustumatute ühendite teke
	Alkaloid- ja muude	Lahustumatute

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
	<p>lämmastikaluste soo- lad Tinktuurid Laurüülsulfaatnaat- rium ja teda sisal- davad õli-vesi tüü- pi emulsioonid</p>	<p>ühendite teke Segunematus Tiofeenõlide sadestumine</p>
<u>Infusa et decocta</u>		
<p>Alkaloidide sisalda- vad (folium Bella- donnae, folium Hyoscyami, folium Stramonii, herba Thermopsidis, ra- dix Ipecacuanhae, Secale cornutum jt.). Vesitõmmise valmistamisel võe- takse droogis si- salduva alkaloidi- de kogusega võrd- selt sidrunhapet</p>	<p>Leelised ja leeli- seselt hüdrolüüsü- vad ained Elavhõbedikloriid, jood kaaliumjodii- dis, tanniin jt. alkaloidide sades- tajad</p>	<p>Alkaloidialuste eraldumine pea- miselt sademe- tena (vt. tabel 10) Alkaloidide sa- destumine</p>
<p>Eeterlikke õlisid sisaldavad (flores Chamomillae, folium Eucalypti, folium Menthae piperitae, folium Salviae, fructus Anisi vul- garis, fructus Foeniculi, fructus Carvi, fructus Ju-</p>	<p>Vt. Olea aetherea</p>	

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
niperi jt.)		
Glütsürrisiinhapet sisaldavad (radix Glycyrrhizae)	Mõned alkaloid- ja lämmastikaluste soolad (akrihhiin, antipüriin, apomorfiinhüdrokloriid, dibasool, etakridiinlaktaat, etüülmorfiinhüdrokloriid, efülliin, heksametüleentetramiin, kiniini soolad, kokaiin, morfiinhüdrokloriid, papaveriinhüdrokloriid, platüfülliinhüdrotartraat, saloliinhüdrokloriid, sovkaiin, strühniinitraat, tropatsiin	Sademete teke
Happeid sisaldavad (herba Leonuri, radix Valerianae jt.)	Vt. Acidum citricum	
Limaaineid sisaldavad (radix Althaeae, semen Lini, semen Cydoniae, semen Plantaginis psyllii, tuber Salep.jt.)	Leelised ja leeliseselt hüdrolüüsuvad ained Elektrolüüdid ja alkohol (kõrgemas kontsentratsioon) Mõned alkaloid- ja lämmastikaluste soolad (akrihhiin,	Värviliste laguproduktide teke Lima koaguleerumine Sademete või hägu teke

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
Parkaineid sisaldavad (cortex Quercus, folium Uvae ursi, herba Hyperici, radix Tormentillae, rhizoma Bistortae)	amidopüriin, apomorfiiinhüdrokloriid, dibasool, etakridiinlaktaat, etüülmorfiiinhüdrokloriid, heksametüleentetramiin, homatropiinhüdrobromiid, kiniini soolad, kodeiinfosfaat, morfiiinhüdrokloriid, pähükarpiinhüdrojodiid, papaveriinhüdrokloriid, platüfülliinhüdrotartraat, temisaal, tropatsiin)	
Südameglükosiide sisaldavad (folium Digitalis, herba Adonidis vernalis, herba Convallariae jt.)	Vt. Tanninum Happed, leelised, oksüdeerijad	Südameglükosiidide lagunemine laktoonahela katkemisega ja inaktiveerumine
<u>Insulinum</u> Kõhunäärme hormoon.	Seedetrakti proteo-	Kiire inakti-

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
Lahustub hästi vees, alkoholis, lahjendatud hapetes ja leelistes. pH 5,3 juures sadestub lahustest (isoelektriline täpp)	lüütilised ensüümid	veerumine
Lahused ei talu kõrget temperatuuri		

Iodum

Lahustub vees väga vähe (1 : 5000), lahustub alkoholis (1 : 10), eetris (1 : 20) ja kloroformis (1 : 37)	Leelised	Lagunemine jodiidide, hüpojodiidide ja jodaatide tekkega
Preparaat on oksüdeerivateomadustega. Sublimeerub juba toatemperatuuril	Ammoniaak	Lahustumatu ja plahvatusohtliku lämmastikjodiidi teke
	Eeterlikud õlid	Plahvatavate segude teke
	Alkaloid- ja muude lämmastikaluste soolad	Vähelahustuvate ühendite teke
	Tärklis	Sinise värvusega ühendi teke
	Naatriumtioosulfaat	Naatriumjodiidi ja -tetratioonaa-di teke
	Redutseeritud raud	Hõõrumisel plahvatusoht, vee manusel raudjodiidi teke

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
	Formaldehüüdilahus	Leeliseses keskonnas naatriumjodiidi ja naatriumformiaadi teke
	Heksametüleentetramiin	Lahustumatu tetrajoodheksametüleentetramiini teke (kollase värvusega)
	Redutseerijad (askorbiinhape jt.)	Joodi redutseerumine jodiidiks
	Bensüülpenitsilliini soolad	Inaktiveerumine
	Alkohol koos leelistega	Jodoformi teke
	Polüetüleenglükoolid	Joodi sidumine

Isadrinum

Lahustub kergesti vees (1 : 3), lahustub alkoholis, lahustumatu eetris ja kloroformis. Vesilahused on happelise reaktsiooniga (5%-lise lahuse pH 5,0)	Leelised ja leeliseselt hüdrolüüsuvad ained	Isadriinaluse vabanemine ja oksüdeerumine
Preparaat on fenoolse iseloomuga, valgustundlik	Oksüdeerijad (ka õhuhapnik)	Õhuhapniku toimel
		Lagunemine värviliste oksüdatsiooniproduktide tekkega

Isoniazidum

Lahustub kergesti	Leelised	Lagunemine (eriti
-------------------	----------	-------------------

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
vees (1 : 9), lahustub alkoholis		kuumutamisel) isonikotiinhappe soola ja hüdrasiini tekkega
<u>Kalii acetat</u>		
Lahustub väga kergesti vees (1 : 0,4), kergesti alkoholis (1 : 4) ja glütseriinis, praktiliselt lahustumatu eetris. Vesilahused nõrgalt leelise reaktsiooniga	Viinhape	Vähelahustuva kaaliumhüdrotartraadi teke
<u>Kalii bromidum</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 1,7) ja glütseriinis (1 : 5), vähe alkoholis (1 : 200), lahustumatu eetris. Preparaat võib välja sadestuda vesilahustest tinktuuride toimetel	Alkaloid- ja muude lämmastikaluste soolad Viinhape Hõbeda ja plii soolad	Vähelahustuvate hüdrobromiidide teke Vähelahustuva kaaliumhüdrotartraadi teke Raskesti lahustuvate bromiidide teke
<u>Kalii chloridum</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 3), vähe alkoholis (1 : 400)	Hõbeda ja plii soolad Viinhape	Vähelahustuvate kloriidide teke Vähelahustuva kaaliumhüdrotartraadi teke

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<u>Kalii iodidum</u>		
Lahustub väga kergesti vees (1 : 0,75), lahustub alkoholis (1 : 12), kergesti glütseriinis (1 : 2,5)	Ühevalentse elavhõbeda, hõbeda, plii ja vase soolad Oksüdeerijad (kolmevalentse raua soolad, naatriumnitrit, vesinikperoksiid) Tugevad happed Alkaloid- ja muude lämmastikaluste soolad Viinhape	Lahustumatute jodiidide teke Joodi eraldumine happelistes lahustes Joodi eraldumine õhuhapniku toimel Vähelahustuvate hüdrojodiidide teke Vähelahustuva kaaliumhüdrotartraadi teke

Kalii permanganas

Lahustub vees (1 : 18), lahustumatu orgaanilistes soolventides (laguneb).

Preparaat on tugev oksüdeerija, mistõttu lahuseid ei tohi filtrida läbi orgaaniliste materjalide

Aktiveeritud süsi, alkohol, eeterlikud õlid, glütseriin, naatriumnitrit, naatriumtiosulfaat, redutseeritud raud, suhkrud, väävel
Orgaanilised ained

Hõõrumisel plahvatusoht

Orgaaniliste ainete oksüdeerumine, kaaliumpermanganaadi redutseerumine mangaandiok-

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
		siidiks (neutraal- ses keskkonnas) või kahevalentse mangaani sooladeks (happelises kesk- konnas)
	Bromiidid, jodii- did	Vabade halogeenide eraldumine
<u>Laevomycetinum</u>		
Lahustub vähe vees (1 : 400), kergesti alkoholis, kloro- formis, propüleen- glükoolis jt. po- laarsetes solven- tides	Tugevad leelised (pH > 9,5) ja hap- ped (pH 2,0)	Kiire inaktiveeru- mine diklooräädik- happe või tema naatriumisoola eraldumisega
	Raskmetallide soo- lad	Kompleksühendite teke
Silmatiljade		
valmistamisel soo- vitatakse vee ase- mel kasutada bo- raatpuhvrit. Levo- mütsetiini estrid (stearaat ja sukt- sinaat) ei oma mõ- ru maitset		
<u>Lanolinum anhydri- cum</u>		
Kollase värvusega viskoosne mass. Su- lamistemperatuur 36...42 °C	Õli-vesi tüüpi emulsioonid	Emulsiooni lagune- mine. Lanoliini liia puhul vesi-õli tüüpi emulsiooni teke
Vees lahustuma-		

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
tu, lahustub väga vähe alkoholis, kergesti eetris ja kloroformis Veesidumisvõime ca 200 %	Fenool, resorciin	Veesidumisvõime alanemine
<u>Lanolinum hydricum</u>		
Veeta lanoliini (70%) ja vee (30%) homogeenne kollakasvalge värvusega segu	Vt. Lanolinum anhydricum Soojendamise suutamise Raskmetallide oksiidid ja aluselised soolad	Vee ja lanoliini kihitumine Aeglane seebistumine, salvi viskoossuse ja toksilisuse suurenemine (salve valmistada vaid ex tempore!)
<u>Liquor Ammonii anisatus</u>		
Tugeva leelise reaktiivisooniga preparaat (1% lise vesilahuse pH 10,3)	Vt. Solutio Ammonii hydroxydi	
<u>Magnesium oxydum</u>		
Lahustumatu vee ja alkoholis, lahustub hapetes Seob kergesti õhuniiskust ja süsinikdioksiidi	Naatriumhüdrokarbonaat Fenoolse iseloomuga ained	Vesilahustes kiiresti kõvastuva aluselise magneesiumkarbonaadi teke Oksüdatsiooni kiirenemine

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
	Ammooniumi soolad	Võib laguneda ammoniaagi eraldumisega
	Happed	Vastavate soolade teke
<u>Magnesiumi peroksid</u>		
Lahustumatu vees ja alkoholis, lahustub hapetes vesinikperoksiidi tekkega. Vesiloksutis on leelise reaktsiooniga	Happed	Lahustumine vesinikperoksiidi tekkega
<u>Magnesiumi sulfaat</u>		
Lahustub kergesti külmas vees (1 : 1), väga kergesti kuumas vees (1 : 0,3). Praktiliselt lahustumatu 95% alkoholis, aeglaselt lahustub glütseriinis (1 : 1,5)	Leelised ja mõned leeliseselt hüdrolüüsuvad ained (pH > 10,0) Fosfaadid ammooniumi soolade manulusel Kaltsiumi ja plii soolad Tartraadid	Lahustumatu magneesiumhüdrokxiidi sadestumine Lahustumatu magneesiumammooniumfosfaadi teke Lahustumatute sulfaatide teke Tugevamakontsentratsioonilises lahuses (eriti jahedas) võib tekkida sade
<u>Mentool</u>		
Lahustub väga vähe vees ja glütseriinis	Anesteesiin, anti-püriin, broomkam-	Segude vedeldumine

Tabel 1 (järg)

1	2	3
Vesilahused neutraalse reaktsiooniga		
<u>Methylenum coeruleum</u>		
Lahustub raskesti vees (1 : 30) ja alkeholis (1 : 65), lahustumatu eetris	Leelised ja leeliseselt hüdrolüüsuvad ained Raskmetallide soolad	Metüleensinise aluse sadestumine Sademete teke
Preparaati ei tohi kasutada sublimaadilahuse värvimiseks	Oksüdeerijad ja redutseerijad	Lagunemine
<u>Methylü hydroxybenzoas</u>		
Tuntud ka nimetuste all Nipagin, Methylparaben.	Leelised	Värviliste oksüdatsiooniproduktide teke õhuhapniku toimel
Lahustub vähevees (1 : 600), lahustub kuumas vees (1 : 20), kergesti alkeholis (1 : 2), eetris (1 : 7), raskesti kloroformis (1 : 30)	Raua soolad	Violetse värvuse teke
Kasutatakse konservandina kontsentratsioonides 0,1...0,15 % (vesilahustes), 0,2...1,0 % (õlilahustes, salvides ja suposiitides)	Mitteionogeensed emulgaatorid (näit. tviinid), metüültselluloos, polüetüleenglükooli derivaadid, polüvinüülpirrolidoon	Konservandi inaktiveerumine või toime vähenemine

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<p>Preparaadi toime suureneb ioonaktiivsete pindaktiivsete ainete ja propüleenglükooli mõjul</p>		
<p><u>Metbvlthiouracilum</u></p>		
<p>Lahustub väga vähe vees, vähe alkoholis ja eetris, lahustumatu kloroformis, lahustub kergesti leeliste lahustes</p>	<p>Leelised Happed</p>	<p>Kuumutamisel leeliste lahustega hüdrolüüsib ammooniaagi eraldumisega Kuumutamisel laguneb süsinikdioksiidi eraldumisega</p>
<p><u>Morphini hydrochloridum</u></p>		
<p>Lahustub vees (1 : 25), raskesti alkoholis (1 : 50), kergesti glütseriinis (1 : 5), lahustumatu eetris ja kloroformis. Vesilahused on nõrgalt happelise reaktsiooniga (1%-lise lahuse pH on 5,1)</p>	<p>Leelised ja leeliselt hüdrolüüsuvad ained (ammoniaak, kodeiin-alus jt.) pH piirkonnas 6,3... ...7,3 Tugevad leelised liias</p>	<p>Morfiinaluse sadustumine Morfiinaluse lahustumine naatriummorfinaadi tekkega Preparaadi lagunemine Morfiinhüdrobromiidi ja -hüdro-</p>
<p>Morfiinaluse sadustumist aitab ära hoida viinhappe, alkoholi või propüleenglükooli lisand</p>	<p>Oksüdeerijad Bromiidid, jodiidid</p>	

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
		jodiidi sadestumine
	Elavhõbedikloriid, jood kaaliumjodid, ihtüool, kaaliumpermanganaat, tanniin, alteeliima, lagritsajuurekeedis	Sademete teke
<hr/>		
<u>Naphthizinum</u>		
Lahustub raskesti vees, lahustub 95%lises alkoholis, väga vähe kloroformis, lahustumatu eetris	Leelised	Naftisiinaluse eraldumine
<hr/>		
<u>Natrii arsenäs</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 1,7) ja glütseriinis (1 : 2), väga vähe alkoholis, lahustumatu eetris. Vesilahused on leelise reaktsiooniga	Alkaloid- ja muude lämmastikaluste soolad Alumiiniumi, elavhõbeda, hõbeda, kaltsiumi, magneesiumi, plii, raua, tsingi ja vase soolad Naatriumtiosulfaat	Lahustumatute aluste sadestumine Vähelahustuvate arsenaatide teke Lahustumatu arseen-sulfiidi teke
<hr/>		
<u>Natrii benzoas</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 2) ja glüt-	Tugevad happed	Vähelahustuva bensoehappe teke

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
seriinis (1 : 9), raskesti alkoholis (1 : 45), lahustumatu eetris	Ammooniumi, elavhõbeda, hõbeda, plii, raua, tsingi ja vase soolad Kiniini soolad Dimedrool, spasmolütiin	Lahustumatute bensoaatide teke Vähelahustuva kiniinbensoaadi teke Segude niiskumine
<u>Natrii bromidum</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 1,5) ja alkoholis (1 : 10)	Alkaloid- ja muude lämmastikaluste soolad Hõbeda ja plii soolad Dimedrool, eufüliin, naatriumhüdrokarbonaat	Vähelahustuvate hüdrobromiidiide teke Raskesti lahustuvate bromiidiide teke Segude niiskumine
<u>Natrii chloridum</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 3), glütseriinis (1 : 10), vähe alkoholis (1 : 160)	Raskmetallide (hõbe, plii) soolad Hõbeda kolloidpreparaadid Ihtüool Etakridiinlaktaat	Raskesti lahustuvate kloriidide teke Kolloidide koaguleerumine Tiofeenõlide sadestumine Etakridiini poolkolloidse lahuse koaguleerumine

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<u>Natrii citras</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 1,5), peaaegu lahustumatu alkoholis (1 : 4500), lahustumatu eetris ja kloroformis. Vesilahused on nõrgalt leelise reaktsooniga	Alkaloid- ja muude lämmastikaluste soolad Hõbeda ja plii soolad Alumiiniumi, kaltsiumi ja vase soolad	Lahustumatute tsitraatide ja aluste sadestumise võimalus Lahustumatute tsitraatide teke Vähelahustuvate tsitraatide sadestumine tugevakontsentratsioonilistes lahustes
<u>Natrii hydrocarbonas</u>		
Lahustub vees (1 : 12), kergesti glütseriinis (1 : 4), lahustumatu alkoholis. Vesilahused on leelise reaktsooniga (1%-lise lahuse pH on 8,8) Lahuste kuumutamisel või tugeval loksutamisel laguneb preparaat naatriumkarbonaadi ja süsinikdioksiidi tekkega (lahuse pH tõuseb!)	Alkaloid- ja muude lämmastikaluste soolad Happed Alumiiniumi, elavhõbeda, hõbeda, kaltsiumi, magneesiumi, plii, raua, tsingi ja vase soolad Fenoolse iseloomuga ained Glükosiidid Askorbiin-, atsetüülsalitsüül- ja nikotiinhape,	Lahustumatute aluste teke Lagunemine süsinikdioksiidi eraldumisega Lahustumatute ühendite teke Oksüdatsiooniprotsessi kiirenemine Hüdrolüüs Segude niiskumine

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
	dimedrool, naatrium- bromiid, resortsiin, spasmolütiin, temi- saal	
<u>Natrii iodidum</u>		
Lahustub väga kerges- ti vees (1 : 0,6), kergesti alkoholis ja glütseriinis (1 : 2), lahustumatu eetris	Vt. Kalii iodidum	
Preparaat on hüg- roskoopne. Niiskunud produkt oksüdeerub kergesti õhuhapniku toimel ja muutub kollaseks		
<u>Natrii laurylsulfas</u>		
Lahustub vees (1 : 10), kuumas vees (1 : 3), lahused kergelt hägu- sed, neutraalse reakt- siooniga	Katioonaktiivsed pindaktiivsed ained Elavhõbeoksiid, jood, pliiatsetaat, salit- süülhape (suures kontsentratsioonis)	Pindaktiivse toime nõrgene- mine Sademete teke
Valge või nõrgalt kollakas, iseloomu- liku lõhnaga, limas- kesti ärritava toime- ga pulber		
Vesilahused tuge- vasti vahutavad. Pre- paraat on õli-vesi tüüpi emulgaator		

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<u>Natrii metabisulfiis</u>		
Tuntakse ka nimetuse all Natrii pyrosulfiis	Happed	Lagunemine väävli sadestumisega ja vääveldioksiidi eraldumisega (sama reaktsioon kulgeb aeglaselt ka vesilahustes õhu käes)
Lahustub kergesti vees (1 : 2), lahustub alkoholis (1 : 14). Vesilahused on happelise reaktsiooniga	Leelised Raskmetallide soolad	Lagunemine Sademete teke
Preparaati kasutatakse antioksidandina kontsentratsioonid < 0,1 %	Oksüdeerijad (ka õhuhapnik)	Lagunemine
<u>Natrii nitris</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 15), raskesti alkoholis (1 : 50)	Happed ja happeliselt hüdroloüsuavad ained (ka mõned alkaloidsoolad)	Lagunemine NO ja NO ₂ eraldumisega
Preparaat on hügrokoopne, tundlik süsinikdioksiidi suhtes. Süstelahuste stabiliseerimiseks lisatakse 0,1 N naatriumhüdrosiidilahust pH-ni 7,5...8,2	Ammooniumi soolad nõrgalt happelises keskkonnas Kahevalentse raua soolad Jodiidid Spasmolütiin Amidopüriin, antipüriin, naatriumsalitsülaat, morfiinhüdroklo-	Lagunemine gaasilise lämmastiku eraldumisega Lagunemine gaasilise lämmastiku eraldumisega Oksüdeerumine kolmevalentseks Joodi eraldumine Segu niiskumine Värviliste laguproduktide teke

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
riid, resortsiin, salitsüülhape, tanniin, tšaool		
<u>Natrii para-amino-salicylas</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 2), lahustub alkoholis (1 : 30), lahustumatu eetris ja kloroformis Preparaat on fenoolse iseloomuga, õhu- ja valgustundlik. Stabiliseerimiseks kasutatakse naatriumsulfitit ja rongaliiti	Happed ja happeliselt hüdroolüüsuvad ained Raskmetallide (elavhõbe, hõbe, plii, raud, vask) soolad Oksüdeerijad	Lahustumatu paraaminosalitsüülhappe sadestumine Sademete teke Lagunemine värviliste oksüdatsiooniproduktide tekkega
<u>Natrii salicylas</u>		
Lahustub vees (1 : 1), alkoholis (1 : 6), glütseriinis (1 : 5), lahustumatu eetris ja kloroformis Preparaat on fenoolse iseloomuga. Vesilahuste stabiilsust tõstab naatriumtiosulfaadi ja -tsitraadi lisamine	Tugevad happed (soolhape, askorbiinhape jt.) Leelised ja leeliselt hüdroolüüsuvad ained Oksüdeerijad (ka õhuhapnik) Alumiiniumi, elavhõbeda, hõbeda, kaltsiumi, raua, plii ja tsingi soolad	Vähelahustuva salitsüülhappe sadestumine Oksüdeerumine vees lahustunud hapniku toimel Värviliste laguproduktide teke Raskesti lahustuva te salitsülaaside teke

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
	Askorbiin- ja atsetüülsalitsüülhape, amidopüriin, analgiin, antipüriin, fenatsetiin, heksametüleentetramiin, kofeiin ja tema soolad	Segude niiskumine
	Fenool	Segu vedeldumine
<u>Natrii sulfas</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 3), lahustub glütseriinis, lahustumatu alkoholis ja eetris 32,5 °C juures preparaat lahustub oma kristallvees	Kaltsiumi ja plii soolad	Lahustumatute sulfaatide teke
<u>Natrii tetraboras</u>		
Lahustub vees (1 : 25), keevas vees (1 : 0,5), kergesti lahustub glütseriinis (1 : 1,5), lahustumatu alkoholis ja eetris. Vesilahused on leelise reaktsiooniga (1%-lise lahuse pH 9,2)	Alumiiniumi, elavhõbeda, hõbeda, kaltsiumi, magneesiumi, raua, plii, tsingi ja vase soolad	Raskesti lahustuvate boraatide või hüdroksiidide sadestumine
Glütseriini manusel moodustub glütserooborhappenaatrium, mis lahustub hästi	Alkaloid- ja muude lämmastikalustelad (ka etakridiinlaktaat)	Aluste sadestumine
	Kloraalhüdraat Ihtüool	Kloroformi teke Lagunemine tiofeenõlide sadestumisega ja am-

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
alkoholis. Vesilahustes on viimane happelise reaktsiooniga	Elavhõbeamidokloriid Fenoolse iseloomuga ained Joodi alkohoolsed lahused	moniaagi eraldumisega Ammoniaagi eraldumine Fenoolide oksüdeerumine värviliste produktide tekkega Jodoformi teke
<u>Natrii thiosulfas</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 1), lahustumatu alkoholis Kuivas õhus kaotab kristallvett, niiskes vedeldub	Happed ja happeliselt hüdrolyüsuvad ained Elavhõbeda, hõbeda ja plii soolad Kolmevalentse raua soolad Jood	Lagunemine väävlisadestumise ja vääveldioksiidi eraldumisega Lahustumatute ühendite teke Lagunemine raua redutseerumisega (raudtiosulfaat ja -tetrationsaat) Naatriumjodiidi ja -tetrationsaadi teke
<u>Nicotinamidum</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 1), alkoholis (1 : 4) ja glütseriinis (1 : 10), lahustub vähe eetris (1 : 900) ja kloroformis (1 : 200)	Happed (pH < 5) ja leelised (pH > 7) Raskmetallide soolad	Kuumutamisel hüdrolyüsuvad nikotiinhappe või selle vastava soola tekkega Sademete teke

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<u>Norsulfazolüm-nat-riüm</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 2), lahustub alkoholis (1 : 15). Vesilahused leelise reaktsiooniga (1%-lise lahuse pH on 9,5)	Alkaloid- ja muude lämmastikaluste soolad Raskmetallide soolad	Lahustumatute aluste teke Lahustumatute norsulfasooli soolade või raskmetallide hüdroksiidide sadestumine Norsulfasooli sadestumine
	Happed	
<u>Novocainum</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 1), alkoholis (1 : 8), lahustub glütseriinis, vähe kloroformis (1 : 450), lahustumatu eetris. Vesilahused nõrgalt happelise reaktsiooniga (1%-lise lahuse pH on 6,4)	Leelised ja leeliseselt hüdro-lüüsuavad ained Ihtüool, jood, raskmetallide soolad, parkained Glükoos	Lahustumatu novokainialuse eraldumine ja estrilise sideme lõhustumine (algul õlikas vedelik, mis hiljem kristalliseerub) Lahustumatute ühendite teke Steriliseerimisel tekib N-glükosiid, mistõttu novokaiini anesteeriv toime väheneb

Tabel 1 (järg)

1	2	3
	Oksüdeerijad	Novokaini aro- maatse aminorühma oksüdeerumine
<u>Nystatinum</u>		
Praktiliselt lahustu- matu vees, eetris ja kloroformis. Ras- kesti lahustub alko- holis, hästi propü- leenglükoolis	Oksüdeerijad (ka õhuhapnik), val- gus ja kõrge tem- peratuur Happed ja leelised	Lagunemine ja in- aktiveerumise Inaktiveerumine
<u>Olea aetherea</u>		
Kasutatakse aniisi-, eukalüpti-, koriand- ri-, lavendli-, nel- gi-, piparmündi-, ristikõmne-, rosma- riini-, sidruni- ja tärpentiiniõli Vees peaaegu la- hustumatud, kerges- ti segunevad alkoho- li, eetri, kloroformi, rasvõlide ja ve- dela parafiiniga	Oksüdeerijad (jood, kaaliumpermanga- naat, vesiniküli- hapend jt.)	Segamisel (eriti hõõrumisel) plah- vatusoht. Lahus- tes (näit. aro- maatsetes vetes) vastastikune lagu- nemine, lõhna ja maitse muutumine
<u>Olea pinguia</u>		
Sagedamini kasuta- takse rasvõlidest mandli-, oliivi-, päevalille-, riitsi- nus- ja virsikuõli Praktiliselt la-	Leelised	Õlide seebistumi- ne, eriti kuumu- tamisel

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<p>hustumatud vees, lahustuvad vähe alkoholis, kergesti eetris ja kloroformis. Erandina lahustub riitsinusõli kergesti alkoholis</p>		
<p>Õhu käes, eriti vee manulusel oksüdeeruvad kergesti</p>		
<u>Omnoponum</u>		
<p>Oopiumi alkaloidide hüdrokloriidide ja aluste segu. Lahustub vees (1 : 15), raskesti alkoholis (1 : 50), lahustumatu eetris ja kloroformis</p>	<p>Leelised ja leeliselt hüdroolüüsuvad ained Bensoaadid, bromiidid, ihtüool, joodkaaliumjodiidid, salitsülaadid, tanniin, alteelima, lagritsajuurekeedis</p>	<p>Alkaloidialuste sadestumine Raskesti lahustuvate ühendite teke</p>
<u>Osarsolum</u>		
<p>Lahustub väga vähe vees ja alkoholis, lahustub sööbeelementide, ammoniaagi- ja naatriumhüdrokarbonaadilahustes</p>	<p>Happed</p>	<p>Lagunemine äädikhape tekkega kuumutamisel</p>
<u>Oxytetracyclini dihydras</u>		
<p>Lahustub vähe vees</p>	<p>Tugevad happed ja</p>	<p>Inaktiveerumine</p>

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
(1 : 1000), raskesti alkoholis (1 : 130), lahustumatu eetris ja kloroformis. Preparaadi stabiilsust tõstavad tsitraadid jt. raskmetallide ioone siduvad ained. Vesilahustes langeb preparaadi stabiilsus kiiresti. Oksütetratsükliin on fenoolse iseloomuga	leelised Kaltsiumi, magneesiumi ja raskmetallide soolad (kannende jäljed)	Lahustumatute sademete teke või inaktiveerumine

Oxytetracyclini hydrochloridum

Lahustub kergesti vees (1 : 2), (seismisel lahus hägustub oksütetratsükliinalalise tekkimise tõttu), raskesti lahustub alkoholis, lahustumatu eetris ja kloroformis. Vesilahused on happelise reaktsiooniga (1%-lise lahuse pH on 2,3...2,9)	Vt. Oxytetracyclini dihydras Vesikeskkond	Aeglane inaktiveerumine (7 ööpäeva järgsel 37 °C juures hoidmisel säilib 59 % aktiivsusest, 7,0 pH-lises puhverlahuses ainult 3 %)
--	--	--

Pachycarpini hydroiodidum

Lahustub vees ja alkoholis, raskesti eetris, kergesti klo-	Leelised	Tugevalt leelises keskkonnas (pH > 11,2) pah-
--	----------	---

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
roformis	Elavhõbedikloriid, ihtüool, jood kaaliumjodiidis, pliiatsetaat, tan- niin, alteelima Oksüdeerijad Askorbiinhape, di- medrool	hükarpiinaluse sa- destumine Sademete teke Joodi eraldumine Segude niiskumine
<u>Pancreatinum</u>		
Lahustub vähe vees, praktiliselt lahus- tumatu alkoholis, eetris ja kloroformis Tuleks väljasta- da geloduraatkaps- lites	Vesi Happeline kesk- kond (ka maomahl) Alkohol, metallide soolad, tanniin Askorbiin- ja ni- kotiinhape, temi- saal, tümool	Inaktiveerub kii- resti, eriti kuu- mutamisel Lagunemine (kii- resti) Sademete teke Segude niiskumine
<u>Papaverini hydro- chloridum</u>		
Lahustub aeglaselt vees (1 : 40), ker- gesti keevas vees, raskesti alkoholis (1 : 50), kergesti kloroformis (1 : 9), lahustumatu eetris. Vesilahused on hap- pelise reaktsiooni-	Leelised ja leeli- seselt hüdrolüüsu- vad ained (amido- püriin, barbamiin, barbitalnaatrium, eufülliin, hekso- metüleentetramiin, kofeiinnaatrium- bensoaat, naatrium-	Lahustumatu papa- veriinaluse sades- tumine

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
ga (1%-lise lahuse pH 3,9)	fosfaat, -hüdrokarbonaat, -nitrit, -tetraboraat, ja -tsitraat, norsulfasoolnaatrium, sulfatsüülnaatrium, temisaal jt.)	
	Bromiidid ja jodiidid	Vähelahustuvate hüdrobromiidide (lahustub vees 1 : 200, alkoholis 1 : 170) ja -jodiidide (lahustub vees 1 : 480, alkoholis 1 : 460) teke
	Ihtüool, jood kaaliumjodiidis, kaaliumpermanganaat, naatriumbensoat ja -salitsülaat, raskmetallide soolad, alteelima, lagritsajuurekeedis	Sademetete teke

Pepsinum

Lahustub vees (1 : 100), lahustumatu alkoholis, eestris ja kloroformis	Leelisene keskkond	Inaktiveerumine
	Soolhappe kontsentratsioon > 0,5%	Inaktiveerumine
	Alkohol > 20%	Inaktiveerumine
Pepsiin on stabiilne hapustatud	Sublimaat, tanniin	Sademetete teke

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
vesilahustes (pH 4,5...5,5)		
<u>Phenacetinum</u>		
Lahustub väga vähe vees (1 : 1400), ras- kesti kuumas vees (1 : 70), lahustub alkoho- lis (1 : 16), kloro- formis (1 : 14), vä- he eetris	Antipüriin, klo- raalhüdraat, sa- litsüülhape Naatriumsalitsü- laat	Segude vedeldu- mine Segu niiskumine
<u>Phenobarbitalum</u>		
Lahustub väga vähe vees (1 : 1100), ras- kesti kuumas vees (1 : 40), kergesti alko- holis (1 : 7), lahus- tub eetris (1 : 20), kloroformis (1 : 60), kergesti sööbe- ja karbonaatleeliste la- hustes (tekkiv fenobarbitaalnaatrium on leelisese reaktsiooniga, mistõttu põhjustab sobimatusi al- kaloid- ja muude läm- mastikaluste soolade- ga)	Vesikeskkond	Lahustumatus ja tugevatoimelise fenobarbitaali settimine; kui mikstuuride koostisse kuulub alkohoolseid ve- delikke, siis fenobarbitaali lahustuvus suu- reneb
Preparaadi vesila- hustuvust suurendavad pindaktiivsed ained (tviinid jt.)		

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<u>Phenolphthaleinum</u>		
Praktiliselt lahustumatu vees, lahustub alkoholis (1 : 12), vähe eetris (1 : 250), väga vähe kloroformis (1 : 3000), lahustub leelistes soolade tekkega	Leelised	Lagunemine laktoonahela katkemisega ja roosa värvuse tekkega
<u>Phenolum</u>		
Lahustub vees (1 : 20), kergesti alkoholis, eetris, kloroformis ja rasvõlides (1 : 5), raskesti vedelas parafiinis (1 : 100), kergesti lahustub leeliste ja ammoni-aagilahustes	Oksüdeerijad (ka õhuhapnik) ja raua soolad Kolloodium Aluseline pliiatsetaat Antipüriin, atsetüülsalitsüülhape, broomkamper, kamper, kloraalhüdraat, mentool, naatrium- ja fenüülsalitsülaad, resortsiin, temisaal, tümool	Värviliste oksüdatsiooniproduktide teke Koaguleerumine Sademe teke Segude vedeldumine
<u>Phenolum liquefactum</u>		
Sisaldab ca 90 % fenooli ja ca 10 % vett	Vt. Phenolum Rasvõlid ja vedel parafiin	Segunematus preparaadi veesisalduse tõttu (selliste lahuste valmistamiseks)

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
		miseks kasutada alati kristalset fenooli)
<u>Phenomerborum</u>		
Tuntakse ka nimetuste all Phenylhydrargyri boras, Merfen, Famo- sept	Bromiidid, jo- diidid Redutseerijad	Sademete teke Lagunemine
Lahustub vähe vees (1 : 500), lahustub 95%-lises alkoholis (1 : 16)		
Kasutatakse konser- vandina silmaravimite valmistamisel 0,002%- lise lahuseana		
<u>Phenylii salicylas</u>		
Praktiliselt lahustu- matu vees, lahustub alkoholis (1 : 10) ja leeliste lahustes, väga kergesti eetris (1 : 0,3), kergesti kloroformis, rasv- õlides ja vedelas parafiinis	Leelised Anestesiin, anti- püriin, broomkam- per, fenool, kam- per, kloraalhüd- raat, mentool, resortsiin, tü- mool Amidopüriin, hek- sametüleentetra- miin	Estrilise sideme lõhustumine ja kergesti lahustu- vate toksilise fenolaadi ja salit- sülaadi teke Segude vedeldumine Segude niiskumine
Preparaat on fe- noolse iseloomuga		

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<u>Phthivazidum</u>		
Lahustub väga vähe vees, vähe alkoholis, kergesti mineeraalhapetes ja leelistes	Leelised Happed	Oksüdeerumine oranžkollase värvusega laguproduktideks Lagunemine vaniiliiniks ja isoniatsiidiks (eriti kuumutamisel)
Preparaat on feenoolse iseloomuga		
<u>Physostigmini salicylas</u>		
Lahustub raskesti vees (1 : 100), lahustub alkoholis (1 : 12), kergesti kloroformis (1 : 6), vähe eetris. Süstelahuseid steriliiseeritakse tündalisatsioonimeetodil	Leelisene kesk-kond, valgus, kõrge temperatuur Jood kaaliumjodiidid, kaaliumpermanganaat, tanniin	Hüdroolüüs ja hüdroolüüsiproductide oksüdatsioon õhuhapniku toimel Sademete teke
Stabilisaatorina toimib naatriumhüdroosulfit, silmatilkade valmistamiseks soovitatakse 6,2 pH-list fosfaatpuhtrit		
<u>Pilocarpini hydrochloridum</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 1) ja alkoholis (1 : 5).	Leelised ja leeliseselt hüdroolüüsuvad ained	Sadet ei teki, vaid tekib nõrgema toimega isopilocarpiin

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<p>Lahustumatu eetris ja kloroformis. Vesilahused on happelise reaktsiooniga (1%-lise lahuse pH on 4,0) Preparaat on valgestundlik</p>	<p>Ihtüool, jood kaaliumjodiidis, raskmetallide soolad, tanniin Oksüdeerijad</p>	<p>Sademetete teke Lagunemine inaktiivsete laguproduktide tekkega</p>
<p><u>Platyphyllini hydrotartras</u></p>		
<p>Lahustub kergesti vees, väga vähe 95%-lises alkoholis, lahustumatu eetris ja kloroformis</p>	<p>Ihtüool, jood kaaliumjodiidis, pliiatsetaat, tanniin, lagritsajuurekeedis Leelised ja leeliselt hüdrolüüsuvad ained</p>	<p>Sademetete teke Lagunemine</p>
<p><u>Plumbi acetas</u></p>		
<p>Lahustub kergesti vees (1 : 2,5) ja glütseriinis (1 : 4), väga kergesti keevas vees, lahustub alkoholis (1 : 27), lahustumatu eetris. Küllastatud vesilahus on nõrga leelise reaktsiooniga. Veega lahendamisel muutub lahus happeliseks (soola dissotsiatsioon)</p>	<p>Õhu süsinikdioksiid Leelismetallide hüdrosiidid, lubjavesi Arsenaadid, bensoaadid, boraadid, glükonaadid, halogeniidid, ihtüool,</p>	<p>Aluselise plii-karbonaadi sadestumine, lahuse seismisel äädikhape lendumine Pliihüdrosiidi sadestumine, mis lahustub leelise liias Lahustumatute või vahelahustuvate plii soolade teke.</p>

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
	joodi alkohoolsed lahused, karbonaadid, oksalaadid, sulfaadid, tartraadid, tsitraadid, tsüaniidid	Glütseriin, naatrium- ja kaaliumatsetaat, naatriumtiosulfaat ja suhkur takistavad plii soolade sadestumist
	Akrihhiin, analgiin, heksametüleentetramiin, kodeiin	Lahustumatute kompleksühendite teke
	Mõned alkaloidid, glükosiidid, kummid, parkained	Sademete teke

Polyaethylenglycolum400

Tuntakse ka nimetuse all Macrogolum 400, Carbowax 400, Polyoxaethenum 400

Seguneb vee, alkoholi ja kloroformiga igas vahekorras, ei segune eetri ja rasvõlidega

Selge, värvusetu, viskoosne vedelik, niiskes õhus absorbeerib vett

Polüetüleenglükoolid molekulmassiga kuni 600 on vede-

Fenoolid (fenool, resortsiin, tümool)

Raskmetallide soolad

Amidopüriin, jood, norsulfasool, parkhapped, penitsilliiniühendid, salitsüülhape suures koguses

Fenoolide desinfitseeriva toime nõrgenemine

Raskesti lahustuvate ühendite teke

Toime nõrgenemine (sobimatuse põhjus ebaselge)

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
las, üle 600 - tahkes agregaatolekus		
<u>Polyaethylenglycolum</u> <u>4000</u>		
Nimetused vt. Polyaethylenglycolum 400, erinevuseks tahke agregaatolek	Vt. Polyaethylenglycolum 400	
Lahustub vees ja kloroformis (1 : 2), alkoholis (1 : 10), lahustumatu eetris ja rasvõlides		
<u>Promedolum</u>		
Lahustub kergesti vees ja kloroformis, lahustub 95%-lises alkoholis, lahustumatu eetris	Leelised	Promedoolaluse eraldumine promedooli kõrgemakontsentratsioonilistes lahustes (näit. tilkades)
	Bromiidid, jodiidid	Vähelahustuva hüdrobromiidi (lahustuvus vees ja alkoholis 1 : 170) ning hüdrojodiidi (lahustuvus vees 1 : 160 ja alkoholis 1 : 150) teke

Tabel 1 (järg)

1	2	3
<u>Propazinum</u>		
Lahustub väga kergesti vees, kergesti 95%-lises alkoholis ja kloroformis, lahustumatu eetris	Vt. Aminazinum	
<u>Propylilii hydroxybenzoas</u>		
Tuntud ka nimetuse all Nipazol, Propylparaben. Lahustub väga vähe vees (1 : 2500), kergesti 95%-lises alkoholis (1 : 3,5), eetris (1 : 4)	Vt. Methylilii hydroxybenzoas	
Kasutatakse konservandina segus nipagiiniga (nipasooli 3 osa ja nipagiini 7 osa) 0,07%-lise lahusena		
<u>Proserinum</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 10), alkoholis (1 : 5) ja kloroformis (1 : 5),	Leelised	Estrilise sideme lõhustamine, toime kadumine
lahustumatu eetris Preparaat on hügrokoopne, valgestundlik, püsiv	Raskmetallide soolad Anioonaktiivsed pindaktiivsed ained	Sademete teke Toime nõrgenemine

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
nõrgalt happelistes vesilahustes		
<u>Protargolum</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 2), lahustumatu alkoholis, eetris ja kloroformis. Preparaat on hügreskoopne, lahustub vees kolloidselt	Vt. Collargolum	
<u>Pyridoxini hydrochloridum</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 5), raskes- ti alkoholis (1 : 80), lahustumatu eetris ja kloroformis. Vesilahused on happelise reaktsiooniga (1%-lise vesilahuse pH on 3,0)	Leelised ja leeliseselt hüdroolüüsuvad ained Oksüdeerijad, kolmevalentse raua soolad	Oksüdeerumine Värviliste laguproduktide teke
Preparaat on valgustundlik		
<u>Resorcinum</u>		
Lahustub kergesti vees, alkoholis, eetris ja glütseriinis (1 : 1), vähe kloroformis (1 : 200), lahustub rasvõlides (1 : 25). Vesilahused	Leelised ja leeliseselt hüdroolüüsuvad ained Oksüdeerijad (joodilahus, vesinikperoksiid jt.)	Kiire oksüdeerumine õhuhapniku toimel Vastastikune reageerimine preparaadi lagunemisega

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<p>on nõrga happelise reaktsiooniga (1%-lise lahuse pH on 6,2). Preparaat on fenoolse iseloomuga, redutseerivate omadustega aine. Stabiliseerivalt toimivad askorbiinhape, naatriumhüdrosulfit</p>	<p>Elavhõbeda soolad salvides</p> <p>Kolmevalentse raua soolad</p> <p>Amidopüriin, antipüriin, broomkamper, fenool, fenüülsalitsülaad, kamper, kloraalhüdraat, mentool, salitsüülhape</p> <p>Analgiin, anesteiin, atsetüülsalitsüülhape, heksametüleentetramiin, naatriumhüdrokarbonaat</p>	<p>Lagunemine metallilise elavhõbeda eraldumisega</p> <p>Värviliste laguproduktide teke</p> <p>Segude vedeldamine</p> <p>Segude niiskumine</p>
<u>Retinoli acetat</u>		
<p>Praktiliselt lahustumatu vees, lahustub 95%-lises alkoholis, eetris, kloroformis ja rasvõlides</p> <p>Stabiliseerivalt toimivad tokoferoolid</p>	<p>Oksüdeerijad (joodilahus, vesinikperoksiid, õhuhapnik eriti ensüümi oksüdaasi juuresolekul)</p> <p>Happed</p>	<p>Oksüdeerumine laguproduktide tekkega</p> <p>Lagunemine (eriti ultraviolettkiirguses)</p>
<u>Riboflavinum</u>		
<p>Lahustub väga vähe vees (1 : 8000), ka kuumas vees (1 : 2000),</p>	<p>Leelised</p>	<p>Riboflaviini lagunemine lumiflaviini, samuti</p>

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
praktiliselt lahustumatu alkoholis, eetris, kloroformis ja rasvõlides. Lahustuvus vees suureneb märgatavalt antipüriini, desoksükoolhappe, karbamiidi, naatriumbensoadi, -fosfaadi, -kloriidi, -salitsülaadi, nikotiinamiidi juuresolekul. Küllastatud lahuse pH on 6,0. Preparaat on vesilahustes kõige püsivam pH 5,0 juures	Leelised Tugevad happed Raskmetallide (mangaan, raud, tsink, vask) soolad Hõbeda soolad	lumikroomi tekkega Valguse (eriti ultraviolettkiirguse) juuresolekul laguneb lumikroomi tekkega Lahustumatute kompleksühendite teke Lahustuva värvilise kompleksühendi teke

Rutinum

Lahustub väga vähe vees (1 : 7700), vähe kuumas vees (1 : 300) ja alkoholis (1 : 180), lahustumatu eetris ja kloroformis, lahustub ammoonium-, kaalium- ja naatriumhüdroksoiidilahustes	Leelised Happed Askorbiinhape	Lagunemine, lahustumine fenolaatide ja oranžkollase värvuse tekkega Lagunemine glükoosiidse sideme lõhustumisega Segu niiskumine
---	---	--

Saccharinum solubile

Lahustub kergesti	Happed	Vähelahustuva sahha-
-------------------	--------	----------------------

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
vees (1 : 1,5), lahustub alkoholis (1 : 17), lahustumatu eetris ja kloroformis	Leelised	riini sadestumine Lagunemine (eriti kuumutamisel)
Kontsentratsioon 1 : 100 000 on vesilahus magusa maitsega, suuremas kontsentratsioonis mõru kõrvalmaitsega		
<u>Salsolini hydrochloridum</u>		
Lahustub vees (1 : 14), raskesti alkoholis	Leelised	Eraldub salsoliinalus, mis lahustub leelise liias
Preparaat on fenoolse iseloomuga	Jood kaaliumjodiidis	Sademe teke
	Tanniin, lagritsajuurekeedis	Sademe teke tähelestatav 2 päeva pärast
<u>Sapo kalinus et medicatus</u>		
Kaaliumseep lahustub kergesti vees (1 : 2) ja alkoholis (1 : 4), meditsiiniline seep lahustub vees (1 : 10 soojas ja 1 : 30 külmas) ning soojas alkoholis (1 : 20). Preparaatide	Happed ja happeliselt hüdroloövisuvad ained Leelismuld- ja raskmetallide soolad	Lagunemine vees lahustumatute raskhapete eraldumisega Lahustumatute sademete teke

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
vesilahused on nõrga leelise reaktsiooniga		
<u>Scopolamini hydrobromidum</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 3), lahustub alkoholis (1 : 17), vähe kloroformis (1 : 1200), praktiliselt lahustumatu eetris	Leelised ja leeliseselt hüdroolüüsuvad ained Ihtüool, jodiidid, jood kaaliumjodiidid, bromiidid, fenomerboor, kaaliumpermanganaat, raskmetallide soolad, janniin	Hüdroolüüs estri- lise sideme lõ- hustumisega Sademete teke
Silmatiljade stabiliseerimiseks võib kasutada fosfaatpuhvit (pH 6,8)		
<u>Solutio Ammonii hydroxydi</u>		
Preparaat sisaldab 10 % ammoniaaki. Tervava lõhna ja tugeva leelise reaktsiooniga vedelik (pH 13,0). Seguneb vee ja alkoholiga igas vahekorras	Happed Alkaloid- ja muude lämmastikaluste soolad Jood Leelismuldmetallide ja raskmetallide soolad (välja arvatud hõbeda,	Soolade teke neutralisatsioonireaktsiooni tulemusena Aluste sadestumine Plahvatusohtliku lämmastikjodiidi teke Lahustumatute hüdroksiidide teke

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
	tsingi ning vase soolad) Hõbeda, tsingi ja vase soolad	Lahustuvate kompleksühendite teke
<u>Solutio Formaldehyd.</u>		
Sisaldab 36,5... ...37,5 % formaldehüüdi. Seguneb vee ja alkoholiga igas vahekorras	Leelised Ammoniaak	Metüülalkoholi ja naatriumformiaadi teke Kondensatsiooniproduktide teke (heksametüleen-tetramiin)
Preparaat on tugevate redutseerivate omadustega	Oksüdeerijad	Sipelghappe teke
Paraformi tekke vältimiseks on soovitatav preparaati säilitada mitte alla 10 °C juures	Elavhõbeda, hõbeda ja vase soolad Agar-agar, albumiin, želatiin	Redutseerumine kuni vabade metallideni Lahustumatute ühendite teke
<u>Solutio Gramicidini S 2%</u>		
Väljastatakse alkoholilahusena, mis veega segamisel moodustab opalestseeruvaid, tugevasti vahutavaid lahuseid. Lahuse pH on 4,0... ...6,0	Vesikeskkond	Suspensiooni toime nõrgenemine (kasutatav vaid valmistamise päeval)

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<u>Solutio Hydrogenii peroxydi</u>		
<p>Vesinikperoksiidi sisaldus perhüdrootis ca 30 %, lahjendatud vesinikülihapiendilahuses ca 3 %. Viimase stabiliseerimiseks lisatakse 0,05 % antifebriini. Stabiiliseerivalt toimivad ka boor-, oblik-, salitsüül- ja sidrunhape, fenatsetiin, naatriumpürofosfaat, nipagiin, karbamiid, streptotsiid</p>	<p>Leelised ja leeliselt hüdrolüüsuvad ained, redutseerijad (alkohol, bromiidid, ühevahelise elavhõbeda soolad, fenool, jodiidid, resorpsiin, tannin jt.), raskmetallide (hõbe, mangaan, vask jt.) soolad</p>	<p>Vesinikülihapiendi katalüütiline lagunemine veeks ja hapnikuks, samamaegselt teiste ainete oksüdeerumine (värviliste laguproduktide teke jm.)</p>
<u>Solutio Nitroglycerini 1%</u>		
<p>Nitroglütseriinilahus 90%-lises alkoholis Seguneb alkoholi, eetri ja kloroformiga igas vahekorras</p>	<p>Vesikeskkond</p>	<p>Võrdse veehulgaga segamisel annab selge lahuse, kahekordse veehulgaga segamisel eraldub nitroglütseriin tilkadena. Eraldunud puhas nitroglütseriin on äärmiselt plahvatusohtlik ja mürgine aine</p>
<p>Alkoholi lendumisel järelejäänud plahvatusohtlik jääk tuleb kahjutustada naatriumhüdrosiidilahusega</p>		

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
Leelised	Lagunemine glütseriiniks ja lämmastikhappe vastavaks soolaks	
<u>Sovcainum</u>		
Lahustub väga kergesti vees, kergesti 95%-lises alkoholis ja kloroformis, lahustumatu eetris	Leelised ja leeliseselt hüdrolüüsuvad ained Elavhõbedikloriid, ihtüool, jood kaaliumjodiid, kaaliumjodiid, naatrium-salitsülaat, pliiatsetaat, tanniin, lagritsajuurekeedis	Sovkainaluse sadestumine Sademete teke
<u>Spasmolytinum</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 10) ja alkoholis. Vesikeskkonnas hüdrolüüsib	Leelised ja leeliseselt hüdrolüüsuvad ained Efülliin, kofeiinnaatriumbensoat, naatriumhüdrokarbonaat, temisaal	Aluse eraldumine Õlika vedelikuna ja estrilise sideme lõhustumine Segude niiskumine
<u>Spiritus aethylicus</u>		
Seguneb vee, eetri, kloroformi ja glütseriiniga igas vahekorras	Albumiin, dekstriin, kummid, limad, osa sooli, želatiin	Sademete teke

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
Tugevad oksüdeerijad (kaaliumpermanganaat jt.)	Elavhõbedikloriid	Alkoholi oksüdeerumine
Jood leelises keskkonnas		Redutseerumine elavhõbemonokloriidiks Jodoformi teke
<u>Streptomycini sulfas</u>		
Lahustub kergesti vees, lahustumatu alkoholis, eetris ja kloroformis Lahuste stabiliseerimiseks kasutatakse naatriumsulfitit	Tugevad leelised ja tugevad happed Oksüdeerijad (ka õhuhapnik) ja redutseerijad	Hüdrolüüs ja preparaadi inaktiveerumine Inaktiveerumine, värviliste laguproduktide teke
<u>Strychnini nitras</u>		
Lahustub raskesti vees (1 : 90), alkoholis (1 : 70), glütseriinis (1 : 60), lahustumatu eetris ja kloroformis	Leelised ja leeliseselt hüdrolüüsuvad ained Bensoaadid, broomiidid, jodiidid Hõbenitraat, ihtüool, jood, kaaliumpermanganaat, sublimaat, tanniin, lagritsajuurekeedis	Strühniinaluse sagedustumine Vähelahustuvate hüdrobensoaadi, -bromiidi ja -jodiidi teke Sademete teke

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<u>Sulfacylum-natrium</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 1,5), lahustumatu alkoholis, eetris ja kloroformis. Vesilahused on tugevalt leelise reaktsiooniga (10%-lise lahuse pH 9,0, 30%-lise lahuse pH 9,5)	Alkaloid- ja muude lämmastikaluste soolad Leelismuldmetallide ja raskmetallide soolad Happed Fenoolse iseloomuga ained (adrenaliin jt.)	Aluste sadestumine Lahustumatute soolade ja hüdrosiidide teke Lahustumatu sulfatsüüli teke (lahustuvus vees 1 : 200) Fenoolide oksüdeerumine leeliseses keskkonnas
<u>Sulfur praecipitatum</u>		
Praktiliselt lahustumatu vees ja alkoholis, lahustub vähe kloroformis, kuumutamisel raskesti rasvõlides (1 : 100)	Tugevad oksüdeerijad (hüpokloriid, kaaliumpermanganaat, klooramiin, vesinikperoksiid) Redutseeritud raud Tugevad leelised	Hõõrumisel plahvatava segu teke Raudsulfiidi teke Lahustumine sulfiidide tekkega (eriti kuumutamisel alkoholi juuresolekul)
<u>Synthomycinum</u>		
Levomütsetiini ratseemiline preparaat. Lahustub vähe ja aeg aeglaselt vees (1 :	Vt. Laevomycetinum	

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
: 650), lahustub alkoholis		
<u>Tannalbinum</u>		
Lahustub väga vähe vees ja alkoholis, lahustub leeliste lahustes lagunemisega	Leelised	Lahustumine lagunemisega, oksüdeerumine õhuhapniku toimel, värvuse tumenemine
	Raskmetallide soolade lahused	Lahustumatute kompleksühendite teke
	Raua soolad	Kuulumisel siinakasmusta värvuse teke
	Alkaloidsoolade lahused	Sademete teke
<u>Tanninum</u>		
Lahustub kergesti vees, alkoholis ja glütseriinis, lahustumatu eetris, kloroformis, eeterlikes ja rasvõlides	Leelised ja leeliseselt hüdrolüüsuvad ained	Oksüdatsioon ja hüdrolüüs
Stabiliseerivalt toimivad alkohol, glütseriin, naatriumsulfaat (0,1...0,2%)	Alkaloidide ja muude lämmastikaluste soolad, antipüriin, raskmetallide soolad, valgud, hõbeda kolloidpreparaadid	Lahustumatute või värviliste kompleksühendite teke
	Oksüdeerijad	Vastastikune lagunemine

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
<u>Terpinum hydratum</u>		
Lahustub vähe vees (1 : 250), raskesti keevas vees (1 : 34), kergesti alkoholis (1 : 10), vähe eetris (1 : 100) ja kloroformis (1 : 200)	Fenüülsalitsülaat, resortsiin	Segude vedeldamine
<u>Tetracyclini hydrochloridum</u>		
Lahustub vees (1 : 10), kusjuures lahused muutuvad häguseks tetratsükliinaluse eraldumise tõttu, lahustub raskesti 95%-lises alkoholis (1 : 100) ja leeliste lahustes, praktiliselt lahustumatu eetris ning kloroformis. Vesilahused on happelise reaktsiooniga (2%-lise vesilahuse pH on 1,8...2,8)	Leelise keskkond Anioonaktiivsed pindaktiivsed ained	Tetratsükliinaluse eraldumine Toime nõrgenemine
Preparaat on feenoolse iseloomuga		
<u>Thecodinum</u>		
Lahustub kergesti vees, raskesti 95%-lises alkoholis	Leelised ja leeliselt hüdrolüüsvad ained	Tekodiinaluse sasedumise võimalus

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
	Bromiidid, jodiidid	Vähelahustuva hüdrobromiidi ja -jodiidi teke
	Elavhõbedikloriid, jood kaaliumjodiidis, tanniin jt.	Sademete teke

Themisalum

Teobrominnaatriumi ja naatriumsaltsülaadi ekvimolekulaarne segu. Lahustub kergesti vees (1 : 2), vähe alkoholis (1 : 150), lahustumatu eetris ja kloroformis. Vesilahused on tugevalt leelise reaktsiooniga (1%-lise vesilahuse pH on 11,3)	Happed- ja happeliselt hüdrolüüsuvad ained (ka happelised ekstraktid, siirupid, tinktuurid ja tõmmised), õhu süsinikdioksiid Ammooniumkloriid, karbonaadid ja hüdrokarbonaadid, naatriumtetraboraat ja -fosfaat jt.	Lahustumatu teobromiini teke, tugevate hapete toimel ka lahustumatu salitsüülhappe teke Teobromiini sadestumine seoses lahuse pH alanemisega, ammooniumi sooladest ka ammoniaagi eraldumine
	Antipüriin, fenool	Segude vedeldumine
	Amidopüriin, askorbiin- ja atsetüül-salitsüülhape, eufülliin, kloraalhüdraat, naatriumhüdrokarbonaat, pankreatiin, spasmolütiin	Segude niiskumine
	Fenoolftaleiin	Fulbrisegu muutumine roosaks
	Kloraalhüdraat ve-	Kloroformi ja

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
	delravimites	teobromiini eraldumine
	Kaltsiumi ja raskmetallide soolad	Vähelahustuvate ühendite teke

Theobrominum

Lahustub väga vähe vees (1 : 3300), vähe kuumas vees (1 : 150), alkoholisis (1 : 4000) ja kloroformis (1 : 7000), lahustumatu eetris, lahustub sööbeleeliste ja lahjendatud hapete lahustes soolade tekkega, kergesti lahustub naatriumsaltsülaadilahuses	Raskmetallide soolad Jood kaaliumjoodiis	Lahustumatute soolade teke Lahustumatu kompleksühendi teke
---	---	---

Theophyllum

Lahustub vähe vees (1 : 180), raskesti alkoholisis (1 : 70), väga vähe eetris (1 : 3000), vähe kloroformis (1 : 200), kergesti kuumas vees ja kuumas alkoholisis, lahustub sööbeleeliste ja ammooniumhüdrosiidilahustes ning lahjendatud mineraal-	Raskmetallide soolad Tanniin	Lahustumatute soolade teke Tekib sade, mis lahustub tanniini liias
--	---------------------------------	---

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
hapete lahustes soolade tekkega		
<u>Thiamini chloridum</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 1), raskesti alkoholis (1 : 45), lahustub glütseriin; ei lahustu absoluutses alkoholis, eetris, kloroformis ja rasvõlides. Vesilahused on happelise reaktsiooniga (1%lise lahuse pH on 2,8). Lahused on kõige püsivamad pH 3,5...5,0 juures	Leelisene keskond (pH > 9,0) Oksüdeerijad (ka õhuhapnik)	Lagunemine tiol-tiamiiniks Oksüdeerumine tiamiindisulfiidiks neutraalses, eriti aga leelises keskkonnas
Stabiliseerivalt toimivad asparagiin, metioniin, tiokarbamiid ja tsüsteiin	Jood, raskmetallide soolad, tanniin	Sademete teke
	Rauaühendid	Lagunemine värvilise tiokroomi tekkega
	Redutseerijad (glükoos, naatriumsulfit jt.)	Lagunemine
<u>Thiphenum</u>		
Lahustub vees, kergesti 95%-lises alkoholis, väga vähe eetris	Leelised	Tifeenaluse eraldumine ja selle hüdrolüütiline lagunemine difenüültioäädikhappe tekkega
<u>Thymolum</u>		
Lahustub väga vähe vees (1 : 1200), ker-	Leelised	Preparaadi lahustumine fenolaadi

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
gesti alkoholis (1 : 1), eetris (1 : 1,5), kloroformis (1 : 0,6), raskesti glütseriinis (1 : 100), lahustub eeterlikes ja rasvõlides (1 : 2)	Oksüdeerijad Antipüriin, broomkamper, fenool, fenüülsalitsülaat, heksametüleentetramiin, kamper, kiniini soolad, kloraalhüdraat, mentool Pankreatiin	tekkega ja selle oksüdeerumine õhuhapniku toimel Tümooli oksüdeerumine (eriti leeliseses keskkonnas) Segude vedeldumine
Preparaat on fenoolse iseloomuga		Segu niiskumine
<u>Tinctura Valerianae</u>		
Valmistatud palderjanijuurtest 70%-lise alkoholiga vahekorras 1 : 5	Naatriumnitrit	Lagunemine NO ja NO ₂ eraldumisega
Preparaat on hapelise reaktsiooniga temas sisalduva palderjanhappe ($\geq 0,2\%$) tõttu		
<u>Tocopheroli acetas</u>		
Praktiliselt lahustumatu vees, kergesti lahustub alkoholis, eetris, kloroformis ja rasvõlides	Leelised Oksüdeerijad	Lagunemine estrilise sideme lõustumisega Lagunemine
Preparaati kasuta-		

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
takse ka antioksidandina		
<u>Trimethinum</u>		
Lahustub vees, kergesti 95%-lises alkoholis, eetris ja kloroformis	Leelised	Lagunemine metüülamiini ja süsinikdioksiidi lendumisega (eriti kuumutamisel)
<u>Triphthazinum</u>		
Lahustub kergesti vees, lahustub alkoholis, lahustumatu eetris	Vt. Aminazinum	
Lahused happelise reaktsiooniga (5%-lise lahuse pH on 1,7... ..2,6)		
<u>Tropacinum</u>		
Lahustub kergesti vees, alkoholis ja kloroformis, lahustumatu eetris	Leelised ja leeliseselt hüdroliüüsvad ained Ihtüool, jodiidid, jood kaaliumjodiidid, raskmetallide soolad, tanniin, lagritsajuurekeedis	Tropatsiinaluse teke ja estrilise sideme lõhustumine Lahustumatute ühendite teke
<u>Tvinum 80</u>		
Tuntakse ka nimetus- te all Sorbimacrogoli oleas, Sorboxaethenum	Leelised	Lagunemine estrilise sideme lõhustumisega (eriti kuu-

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
oleinicum, Tween 80		mutamisel)
Kollase värvuse, nõrga aromaatses lõhna, mõru maitsega õlikas vedelik (viskoossus on 550...590 cP). Vesilahused vahutavad tugevasti. Lahustub väga kergesti vees ja alkoholis, kergesti eetris ning kloroformis, praktiliselt lahustumatu süsivesinikes ja rasvõlides	Raskmetallide soolad Fenoolid (fenool, paraoksübensoe-happeestrid, resortsiin, salitsülaadid jt.)	Sademete teke Fenoolide toime nõrgenemine
Kasutatakse efektiivse õli-vesi tüüpi mitteionogeense emulgaatorina laias pH intervallis ja ka tugevate elektrolüütide manulusel		
Soovitatakse kasutada ka tviin 20 (lauriinhappeester), tviin 40 (palmitiinhappeester), tviin 60 (steariinhappeester)		

Validolum

Vees praktiliselt lahustumatu õlikas vedelik, lahustub kergesti alkoholis	Leelised	Aeglane hüdrolyüsumine mentooliks ja isopalderjanhappe vastavaks
---	----------	--

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
Vesikeskkond	soolaks Segunematus (vali- dooli emulgeerimi- seks kasutatakse pindaktiivseid ai- neid, näit. tviine)	
<u>Vikasolum</u>		
Lahustub kergesti vees (1 : 2), ras- kesti alkoholis, la- hustumatu eetris	Leelised	Preparaadi lagune- mine 2-metüül-1,4- naftokinooni sa- destumisega
<u>Viride nitens</u>		
Lahustub raskesti vees ja alkoholis (1 : 50), lahustub kloroformis	Leelised Elavhõbeda, hõbe- da, kaltsiumi, plii, raua ja va- se soolad Anioonaktiivsed pindaktiivsed ai- ned	Briljantrohelise aluse teke Sademete teke Toime nõrgenemine
<u>Zinci oxydum</u>		
Praktiliselt lahus- tumatu vees ja al- koholis, lahustub lahjendatud mine- raalhapetes ja äädikhappes ning leeliste lahustes	Salitsüülhape, tanniin Happed	Kiiresti kõvastuva tsinksalitsülaadi ja tsinktannaadi teke Lahustuvate soola- de teke
<u>Zinci sulfas</u>		
Lahustub väga ker-	Leelised ja leeli-	Lahustumatu tsink-

T a b e l 1 (järg)

1	2	3
gesti vees (1 : 0,7), kuumas vees (1 : 0,3), aeglaselt glütseri- nis (1 : 10), lahustumatu alkoholis, eetris, kloroformis. Vesilahused on hapelise reaktsiooniga (1%-lise lahuse pH on 4,0)	seselt hüdroolüüsuvad ained Kaltsiumi ja raskmetallide (plii ja hõbe) soolad Arsenaadid, bensoaadid, boraadid, fosfaadid, tartaraadid Kiniinhüdrokloriid Ihtüool Barbituraatide naatriumi soolad (barbitaalnaatrium, hekse-naal jt.) Hõbeda kolloidpreparaadid	hüdroksiidi teke, mis lahustub leeliste liias Raskesti lahustuvate sulfaatide teke Vähelahustuvate tsingi soolade teke Raskesti lahustuva kiniinsulfaadi teke Kolloidi koagulatsioon Raskesti lahustuvate tsingi soolade teke Kolloidi koagulatsioon

T a b e l 2

Ravi- ja abiainetete lahustuvust iseloomustavad
leppelised üldmõisted NSV Liidu X farmakopöas

Leppeline mõiste	1 g preparaadi lahustamiseks vajalik lahusti hulk ml-tes			
1. Väga kergesti lahustuv	mitte üle			1
2. Kergesti lahustuv	üle	1	kuni	10
3. Lahustuv	"	10	"	30
4. Raskesti lahustuv	"	30	"	100
5. Vähelelahustuv	"	100	"	1000
6. Väga vähe lahustuv	"	1000	"	10000
7. Praktiliselt lahustumatu	üle			10000

T a b e l 3

Mõnede salviaaluste emulgeerivad omadused

Salviaalus	100 g-s salviaaluses emulgeeruva vedeliku hulk ml-tes (keskm.)			
	Vesi	Glütse- riin	Alkohol 70%	Alkohol 90%
Veeta lanoliin	220	130	40	16,5
Veega lanoliin	125	60	24	ei segune
Searasv	20	130	5...20	1,7
Vaseliin	5	40	10	2,6
Vaha + taimeõli (30 + 70 osa)	40	100	20	15
Vaseliin + veeta lanoliin (95 + 5)	140	110	25	20
Vaseliin + veeta lanoliin (50 + 50)	200	300	100	50

T a b e l 4

Mõnede alkaloid- ja muude lämmastikaluste
lahustuvus vees

Aine nimetus	Lahustuvus
Anabasinum	Lahustub
Apomorphinum	Vähe
Atropinum	1 : 500
Erucinum	1 : 1600
Chinidinum	1 : 2000
Chininum	1 : 1560
Cinchonidinum	1 : 1600
Cinchoninum	1 : 3670
Cocainum	1 : 700
Codeinum	1 : 150
Coffeinum	1 : 60
Colchicinum	1 : 22
Cotarnium	Vähe
Cytisinum	Lahustub
Dibazolium	Vähe
Dimedrolum	Vähe
Emetinum	Vähe
Ephedrinum	1 : 36
Ergotaminum	Vähe
Ergotininum	Vähe
Homatropinum	Vähe
Hyoscyaminum	1 : 500
Lobelinum	Vähe
Morphinum	1 : 10000
Harceinum	1 : 1300
Papaverinum	1 : 50000
Pilocarpinum	Lahustub
Platyphyllinum	Vähe
Salsolidinum	Lahustub kuumas

T a b e l 4 (järg)

Aine nimetus	Lahustuvus
Salsolinum	Vähe
Scopolaminum	Vähe
Strychninum	1 : 6400
Theobrominum	1 : 1300
Theophyllinum	1 : 200
Thermopsinum	Lahustub
Tropacinum	Vähe

T a b e l 5

Alkaloid- ja muude lämmastikaluste sadestumine nende soolade lahustest sõltuvalt aine kontsentratsioonist ja keskkonna pH-st

Alkaloid- ja lämmastikaluste soolad	Lahuse kontsentratsioon %	Lahuse pH, mille juures sadestub alus
1	2	3
Acrichinum	0,5	8,9
Aethacridini lactas	0,1	11,3
"	1,0	8,4
Aethylmorphini hydrochloridum	1,0	9,2
"	3,0	8,3
Apomorphini hydrochloridum	1,0	8,9
"	0,1	6,9
Atropini sulfas	0,1	-
"	1,0	9,4
Chinini hydrochloridum	0,1	8,7
"	1,0	7,6

Tabel 5 (järg)

1	2	3
Cocaini hydrochloridum	1,0	8,4
"	5,0	7,6
Codeini phosphas	0,1	-
"	1,0	-
Dibazolium	0,1	4,6
"	1,0	4,0
Dimedrolum	1,0	8,0
"	0,2	8,7
Ephedrini hydrochloridum	5,0	-
Homatropini hydrobromidum	0,1	-
"	1,0	-
Morphini hydrochloridum	0,1	7,3
"	1,0	6,3
Novocainum	1,0	8,9
"	10,0	8,2
Pachycarpini hydroiodidum	3,0	11,2
"	0,1	-
Papaverini hydrochloridum	0,1	6,4
"	1,0	5,9
Physostigmini salicylas	0,1	-
"	1,0	-
Platyphyllini hydrotartras	1,0	-
Salsolidini hydrochloridum	0,1	-
"	1,0	-
Salsolini hydrochloridum	0,1	-
"	1,0	-
Scopolamini hydrobromidum	0,5	-
Spasmolytinum	0,1	7,8
"	1,0	6,7
Strychnini nitras	0,05	7,7
"	0,1	7,4
Tropacinum	0,2	8,7
"	1,0	6,4

Märkus: - sademe puudumine

T a b e l 6 (järg)

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
Ephedrini hydrochloridum	0,5	-	-	-	-	+	-	+	-	-	-	-	-	-
"	5,0	-	-	+	+	+	-	+	-	-	-	-	+	-
Euphyllinum	0,5	+	-	+	+	-	-	+	-	-	-	-	-	+
Hexamethylenetetraminum	2,0	+	-	-	+	-	+	+	-	-	-	-	+	+
Homatropini hydrobromidum	0,5	-	-	+	+	-	+	+	-	-	-	-	+	+ 1
Morphini hydrochloridum	0,5	-	+	+	+ 2	+	+	+	+	-	+	-	-	+
Pachycarpini hydroiodidum	0,5	-	-	-	+	+ 2	+	+	-	-	-	-	+	+
Papaverini hydrochloridum	0,5	-	+	+	+	+	+ 1	+	+	+	+	+	+ 1	+ 2
Phenaminum	0,5	-	-	-	-	h	-	-	-	-	-	-	+	-
Physostigmini salicylas	0,5	-	-	-	-	-	-	+	-	-	v	-	-	+
Pilocarpini hydrochloridum	0,5	-	-	-	+	+	-	+	-	-	-	-	-	h
"	2,0	-	-	-	+	+	-	+	-	-	-	-	+	+
Platyphyllini hydrotartras	0,5	-	-	+ 2	-	h	-	+	v	-	-	-	+	+
"	2,0	-	-	+	-	+	+	+	+	-	-	-	+	+
Proserinum	0,5	-	-	-	-	-	-	+	-	-	-	-	-	+
Salsolini hydrochloridum	0,5	-	v	+ 2	-	-	-	+	-	-	v	-	-	h 2
Scopolamini hydrobromidum	0,5	-	-	-	+	+	-	+	-	-	-	-	+	+ 2
Sovcainum	0,5	-	h	+	+	+	-	+	+	-	+	+	+ 2	+
Strychnini nitras	0,5	-	+	h	+	+	-	+	+	-	+	-	-	+
Themisalum	5,0	+	+	+	+ 2	-	+	+	-	-	-	-	+	+
Tropacinum	0,5	-	+	+	+	+	+ 1	+	+	-	+	+	+ 1	+

Märkus: - sademe puudumine

+ sademe teke (arvud 1, 2, 3 näitavad, mitme päeva pärast on sade täheldatav)

h hägu teke (arvud 1, 2, 3 näitavad, mitme päeva pärast on hägu teke täheldatav)

v värvuse muutumine

MONEDE RAVIAINETE GRUPPIDE VASTASTIKUNE TOIME

ohtlikud
kombinatsioonid

ratsionaalsed
(ohutud)
kombinatsioonid

terapilise toime
längusega ohutud
kombinatsioonid

S - sobimatud kombinatsioonid
R - resorptsiooni suurenemine
P - toime potentsierumine
T - toksilisuse suurenemine
A - antagonism
≠ - paradoksaalne reaktsioon
! - ohtlik kombinatsioon

E - efektiivsuse suurenemine
Σ - toime summeerumine
D - toksilisuse vähenemine

L - resorptsiooni vähenemine
N - efektiivsuse vähenemine

☒ - nool viitab preparaadile, mille farmakodünaamika või farmakokineetika muutub koostoime tagajärjel

1. α-adrenoblokaatorid

Σ 2. β-adrenoblokaatorid

AN 3. adrenomimeetikumid (α- ja β-)

AE 4. α-adrenomimeetikumid

A Σ 5. β-adrenomimeetikumid

6. alkaloidsoolad

S 7. antatsiidid

Σ EAAM 8. antiadrenergilised preparaadid

AATTT ≠ 9. anti depressandid (tritsüklilised)

EAAA E 10. antiidiabeetilised peroraalsed preparaadid

ΣΣΣ EFS 11. antihistamiinsed preparaadid

NAAA LNAN 12. antikoagulantid (kaudse toimega)

P A N Σ A Σ EI 13. arütmiavastased

Σ Σ 14. diureetikumid (aldosterooni antagonistid)

M EIP 15. diureetikumid (bensotiaadasiini derivaadid)

ΣΣAAA PS ENM NI 16. fenotiasiinid (vt. neuroleptikumid)

NIS M 17. happed

S 18. jodiidid

ΣMNA IAE A A 19. kolimesteraasi inhibiitorid

AAΣΣΣ A Σ Σ 20. m-kolinoblokaatorid (atropiini tüüpi)

P AAΣ P P Σ AΣ 21. n-kolinoblokaatorid (bensoheksooni tüüpi)

ΣΣAAA Σ A A N 22. kolinomimeetikumid

Σ A Σ A 23. krambivastased (difeniini ja müdokalmi tüüpi)

SSSEI SS NI 24. leelised

NEEE Σ E Σ NΣΣAΣ 25. lokaalanesteetikumid

NNEIEIEI ≠!PIEIEIAEIEIS !!A EI 26. monoamiinoksüdaasi inhibiitorid

N N N I E M I ΣNPΣΣ Σ!! 27. muorelaksandid (perifeerse toimega)

A Σ T AΣAN NΣPPA Σ N AA 28. narkootilised analgeetikumid

NNNN P P N N Σ AΣΣA Σ!EIEI 29. neerupealise koorolluse hormoonid

TA S S S AS S 30. neuroleptikumid (vt. fenotiasiinid)

EIEIEI E Σ E AΣΣAΣ EIEIΣAΣ 31. narkotained

ΣΣΣ A!A A N ΣEA A !APA A 32. parkinsonismivastased preparaadid

S STEIEIΣEI PR NΣ! T Σ 33. psühhostimulaatorid

EIAAA ΣΣ Σ A E ΣEΣEIEI ΣA ΣAE EA E 34. rauasoolad

SSSSIAΣ EI EI S I NI ΣΣS A IΣ 35. salitsülaadid

!!! N!EI NNIPI NLI SSS QOEAS NE PP TΣA QΣS 36. sedatiivsed preparaadid

AAA EI NI NI P ΣΣΣ EIEIEI AΣ EA P 37. sulfaniilamiinid

ΣΣAAA PA P NΣ P ΣNEEPI ΣEPNIP EA SPP NP 38. südameglükosiidid

ΣAAAΣ PΣ ΣΣ PE ΣAPIΣΣ SA ΣAΣ A ΣΣΣEΣ 39. trankvillisaatorid

40. uinutid

41. veresooni laiendavad ained

42. nahaaveriin, tegulün, dibusool

43. östrogeenid

44. üldanesteetikumid (inhaleeritavad)

45. üldanesteetikumid (mittehaleeritavad)

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18 19 20 21 22 23 24 25 26 27 28 29 30 31 32 33 34 35 36 37 38 39 40 41 42 43 44 45

Väljavõte NSVL TM käskkirjast nr. 175 25. veebr. 1982.a. elanikkonna ja ravi-profülaktiliste asutuste ravimitega varustatuse edasise täiustamise kohta

NLKP XXVI kongressi otsustega on seatud vastutusrikkad ülesanded tervishoiuorganitele elanikkonna meditsiinilise teenindamise ja ravimitega varustamise edasiseks parendamiseks, haigestumiste ennetamiseks ning meditsiinilise ja farmatseutilise teenindamise kvaliteedi tõstmiseks.

...

Käskkirja lisa 1
Rétseptide väljakirjutamise
kord

...

26. Eelnevalt loetletud nõuetele mittevastavad või omavahel sobimatuid raviaineid sisaldavad retseptid loetakse kehtetuks.

Apteegi töötaja on sel juhul kohustatud ühenduse astuma polikliiniku arstiga, kes on retsepti välja kirjutanud, täpsustama preparaadi nimetuse, doosi, farmakoloogilise sobivuse, alles peale seda väljastama ravimi haigele. Ordineeritud preparaadi puudumisel kooskõlastama tema asendamise analoogilise preparaadiga.

27. Kõik ebaõigesti väljakirjutatud retseptid jäävad apteeki, varustatakse stambiga "retsept kehtetu" ja registreeritakse erizurnaalis. Ühtlasi informeeritakse ravi-profülaktilise asutuse juhatajat selliste retseptide esinemisest.

...

Füüsikaliselt sobimatute ravimisegude näiteid

1.

Rp.
 Ae. salicylici
 Sulfuris aa 1,5
 Ae. aceticum 0,9
 Ol: Ruscii 2,0
 Aq. destillatae ad 30,0
 M. D. S.

2.

Rp.
 Ac. acetylsalicylici 0,3
 Chinini hydrochloridi
 Coffeini aa 0,1
 Hexamethylentetram. 0,25
 M. f. pulv. D. t. d. N. XX
 S.

3.

Rp.
 Platyphyllini hydrotartratis 0,005
 Dimedroli 0,02
 Euphyllini 0,15
 Ephedrini hydrochloridi 0,025
 Phenobarbitali 0,02
 Ae. acetylsalicylici 0,2
 Sacchari 0,3
 M. f. pulv. D. t. d. N. XXX
 S.

4.

Rp.
 Amizyli 0,001
 Ac. ascorbinici 0,2
 Papaverini hydrochloridi 0,04
 Euphyllini 0,15
 Spasmolytini 0,1
 M. f. pulvis. D. t. d. N. XX
 S.

5.

Rp.
 Ac. borici 5,0
 Ac. salicylici 3,0
 Camphorae 2,5
 Aetheris medicinalis 40,0
 Aq. destillatae 50,0
 M. D. S.

6.

Rp.
 Ac. ascorbinici 0,1
 Ac. acetylsalicylici 0,05
 Dimedroli 0,005
 Glucosi 0,3
 M. f. pulv. D. t. d. N. X
 S.

7.

Rp.
 Inf. rad. Valerianae 8,0-200,0
 Extr. Adonidis vernalis 6,0
 Natrii bromidi 2,0
 Phenacetini 4,0
 Tinct. Menthae pip. 2,0
 Phenobarbitali 0,3
 Ac. acetylsalicylici 3,0
 M. D. S.

8.

Rp.
 Ac. ascorbinici 0,3
 Ac. nicotinici 0,03
 Thiamini bromidi 0,002
 Riboflavini 0,003
 Pyridoxini hydrochloridi 0,01
 Ac. glutaminici 0,25
 Reserpini 0,001
 Phenobarbitali 0,02
 Coffeini puri 0,1
 Theobromini 0,1
 Glucosi
 M. f. pulvis. D. t. d. M. LX
 S.

9.

Rp.
 Sulfuris praecipitati 10,0
 Spiritus camphorati 25,0
 Glycerini 15,0
 Ac. benzoici 1,0
 Aq. destillatae 120,0
 M. D. S.

10.

Rp.
 Novocaini 0,05
 Ac. ascorbinici 0,01
 Ol. jecoris Aselli 10,0
 M. D. S.

11.

Rp.
 Iodi 0,1
 Kalii iodidi 1,0
 Chloroformii 5,0
 Ol. Vaselini 40,0
 M. D. S.

12.

Rp.
 Sulfuris praecipitati
 Spiritus camphorati aa 5,0
 Glycerini
 Ol. Ricini
 Sol. Ac. borici 2 %
 Spiritus aethylici 90 % aa 25,0
 M. D. S.

13.

Rp.
 Zinci sulfatis 0,2
 Resorcini 0,5
 Ac. salicylici 0,2
 Spiritus aethylici 70,0
 M. D. S.

14.

Rp.
 Ichthyoli 5,0
 Ac. borici 4,0
 Zinci oxydi
 Talci aa 30,0
 Spiritus aethylici 70 %
 Glycerini aa 40,0
 Aq. destillatae ad 200,0
 M. D. S.

15.

Rp.
 Iodi puri 0,05
 Kalii iodidi 0,2
 Mentholi 0,3
 Glycerini
 Ol. Persicorum aa 15,0
 M. D. S.

16.

Rp.
 Antipyrini 0,3
 Ac. acetylsalicylici 0,5
 M. f. pulvis. D. t. d. N. XII
 S.

17.

Rp.
 Theophyllini 0,15
 Papaverini hydrochl. 0,04
 Ephedrini hydrochloridi
 Dimedroli aa 0,025
 Ac. acetylsalicylici 0,2
 Phenobarbitali 0,02
 M. f. pulvis. D. t. d. N. X
 S.

18.

Rp.
 Camphorae 10,0
 Spiritus aethylici 10,0
 Ac. borici 1,0
 Glycerini 120,0
 M. D. S.

19.

Rp.
 Novocaini 0,2
 Collargoli 0,3
 Aq. destillatae 10,0
 M. f. gtt. ophthalmicae
 D. S.

20.

Rp.
 Papaverini hydrochloridi
 Thiamini bromidi aa 0,02
 Ac. ascorbinici 0,1
 Rutini 0,005
 Euphyllini 0,05
 M. f. pulvis. D. t. d. N. X
 S.

21.

Rp.
 Ac. hydrochlorici dil. 3,0
 Spiritus camphorati 10,0
 Spiritus aethylici 70 % - 50,0
 Sol. Ac. borici 2 % - 200,0
 M. D. S.

22.

Rp.
 Ac. salicylici 5,0
 Chloroformii 50,0
 Ol. Terebinthinae 30,0
 M. D. S.

23.

Rp.
 Bromcamphorae 2,0
 Tinct. Valerianae 15,0
 Digalen-neo 25,0
 M. D. S.

24.

Rp.
 Furacilini 0,02
 Dimedroli 0,1
 Ephedrini hydrochloridi 0,4
 Sol. Adrenalini hydrochloridi 0,1 % - 2,0
 Sol. Streptocidi 0,8 % - 30,0
 M. D. S.

25.

Rp.
 Sol. Ephedrini hydrochloridi 2 %
 Sol. Protargoli 2 %
 Sol. Sulfacyli-natrii 20 % aa 5,0
 M. D. S.

26.

Rp.
 Sol. Protargoli 2 % - 10,0
 Sol. Adrenalini hydrochloridi 1 : 1000 guttas X
 M. D. S.

27.

Rp.
 Sol. Dimedroli spirituosae 10 % - 60,0
 Pastae Zinci 180,0
 Anaesthesini 6,0
 M. D. S.

28.

Rp.
 Aethacridini lactatis 0,05
 Sol. Zinci sulfatis 0,25 % - 30,0
 M. D. S.

29.

Rp.
 Sol. Calcii chloridi 10,0 - 200,0
 Papaverini hydrochloridi 0,2
 M. D. S.

30.

Rp.
 Inf. rad. Valerianae 6,0 - 200,0
 Natrii bromidi 4,0
 Calcii chloridi 10,0
 Liq. Ammonii anisati 5,0
 M. D. S.

31.

Rp.
 Mentholi 0,5
 Natrii hydrocarbonatis
 Natrii tetraboratis aa 1,5
 Aq. destillatae 100,0
 M. D. S.

32.

Rp.
 Protargoli
 Natrii chloridi aa 0,1
 Ephedrini hydrochloridi
 Calcii chloridi aa 0,05
 Aq. destillatae 10,0
 M. D. S.

33.

Rp.
 Mentholi 0,2
 Iodi 0,01
 Kalii iodidi 0,2
 Glycerini 30,0
 M. D. S.

34.

Rp.
 Inf. rad. Valerianae 6,0 - 200,0
 Natrii bromidi 3,0
 Mentholi 2,0
 M. D. S.

35.

Rp.
 Ac. lactici
 Ac. salicylici \overline{aa} 5,0
 Vaselini 20,0
 M. D. S.

36.

Rp.
 Collargoli 0,3
 Sol. Natrii chloridi isotonicae 10,0
 M. D. S.

37.

Rp.
 Synthomycini 1,0
 Spiritus aethylici 96 %
 Aq. destillatae \overline{aa} 5,0
 M. D. S.

38.

Rp.
 Sol. Furacilini 1 : 4200 - 15,0
 Ephedrini hydrochloridi 0,2
 Norsulfazoli 0,12
 Dimedroli 0,02
 M. D. S.

39.

Rp.
 Euphyllini 0,1
 Ac. nicotini 0,03
 Papaverini hydrochl. 0,04
 Dimedroli 0,02
 Ac. acetylsalicylici 0,25
 M. f. pulvis. D. t. d. N. XX
 S.

40.

Rp.
 Chinini hydrochloridi
 Coffeini \overline{aa} 0,1
 Ac. acetylsalicylici 0,3
 Hexamethylentetramini 0,25
 M. f. pulvis. D. t. d. N. XXX
 S.

41.

Rp.
 Barbitali-natrii 1,5
 Coffeini-natrii benzoatis 1,0
 Amidopyrini 0,6
 Magnesi sulfatis 0,8
 Inf. rad. Valerianae 1,0 - 200,0
 et fol. Menthae piperitae 4,0 - 200,0
 M. D. S.

42.

Rp.
 Ac. ascorbinici 0,04
 Euphyllini 0,15
 Bromcamphorae 0,25
 M. f. pulvis. D. t. d. N. XX
 S.

43.

Rp.
 Chlorali hydrati 4,0
 Kalii bromidi 3,0
 Antipyrini
 Bromisovalii
 Barbitali aa 1,5
 Adonisidi 7,5
 Aq. destillatae 200,0
 M. D. S.

44.

Rp.
 Dimedroli 0,05
 Ac. acetylsalicylici
 Anaesthesini aa 0,3
 M. f. pulvis. D. t. d. N. X
 S.

45.

Rp.
 Ac. ascorbinici 0,1
 Ac. acetylsalicylici 0,2
 Dimedroli 0,01
 Ephedrini hydrochl. 0,01
 Glucosi 0,3
 M. f. pulvis. D. t. d. N. LX
 S.

46.

Rp.
 Aethacridini lactatis 0,2
 Laevomycetini 0,4
 Ol. Vaselini gtt. XXIV
 Collodii 80,0
 M. D. S.

47.

Rp.
 Amizyli 0,001
 Papaverini hydrochloridi 0,04
 Spasmolytini 0,1
 Euphyllini 0,15
 Ac. ascorbinici 0,2
 M. f. pulv. D. t. d. N. XX
 S.

48.

Rp.
 Morphini hydrochloridi 0,02
 Phenobarbitali 0,25
 Sol. Chlorali hydrati 0,3 - 100,0
 Natrii bromidi 3,0
 Tinct. Valerianae 8,0
 M. D. S.

49.

Rp.
 Inf. herb. Adonidis vernalis 10,0 - 250,0
 Magnesii sulfatis 3,0
 Phenobarbitali 0,4
 Kalii bromidi 12,0
 Analgini 5,0
 Tinct. Valerianae
 Tinct. Leonuri
 Tinct. Menthae piperitae aa 15,0
 M. D. S.

50.

Rp.
 Laevomycetini 2,0
 Ac. salicylici
 Sulfuris aa 1,5
 Resorcini 1,5
 Spiritus aethylici 70 %
 Aetheris medicinalis
 Sol. Ac. borici 2 % aa 50,0
 M. D. S.

51.

Rp.
 Thymoli 0,1
 Tannini 0,15
 Mentholi 0,2
 Bismuthi subnitrat^{is}
 Ichthyoli aa 1,0
 Talci 20,0
 Vaselini 50,0
 M. f. ungt.
 D. S.

52.

Rp.
 Hexamethylentetramini 0,15
 Amidopyrini
 Ac. ascorbinici aa 0,1
 M. f. pulvis. D. t. d. N. X
 S.

53.

Rp.
 Camphorae 0,1
 Phenylli salicylatis 0,15
 Ac. acetylsalicylici 0,3
 M. f. pulvis. D. t. d. N. XX
 S.

54.

Rp.
 Euphyllini 0,15
 Ac. nicotinici 0,02
 Ac. ascorbinici 0,3
 Sacchari 0,3
 M. f. pulvis. D. t. d. N. XX
 S.

55.

Rp.
 Codeini phosphatis 0,015
 Coffeini-natrii benzoatis 0,05
 Thiamini bromidi 0,01
 Dimedroli 0,02
 Antipyrini 0,4
 Amidopyrini
 Analgini aa 0,2
 Phenacetini 0,15
 Natrii bromidi 0,1
 M. f. pulvis. D. t. d. N. XXV
 S.

56.

Rp.
 Ac. ascorbinici 0,01
 Dimedroli 0,005
 Sacchari 0,5
 M. f. pulvis. D. t. d. N. C
 S.

57.

Rp.
 Natrii-tetraboratis 0,75
 Glycerini 1,5
 Spiritus aethylici 70 % - 50,0
 M. D. S.

58.

Rp.
 Kalii bromidi 12,0
 Tinct. Valerianae 15,0
 Tinct. Convallariae
 Tinct. Crataegi aa 10,0
 Kalii iodidi 0,1
 Inf. herb Adonidis vernalis 10,0 - 240,0
 M. D. S.

59.

Rp.
 Thiamini bromidi 0,01
 Dimedroli 0,02
 Ac. nicotini 0,03
 Ac. ascorbinici 0,2
 Ac. glutaminici 0,5
 Glucosi 0,3
 M. f. pulvis. D. t. d. N. XX
 S.

60.

Rp.
 Codeini phosphatis 0,15
 Inf. herb. Thermopsidis 1,0 - 200,0
 Ammonii chloridi
 Liq. Ammonii anisati aa 4,0
 Natrii hydrocarbonatis 5,0
 M. D. S.

61.

Rp.
 Papaverini hydrochloridi 0,03
 Natrii nitriti 0,02
 Ac. ascorbinici 0,01
 Sacchari 0,3
 M. f. pulvis. D. t. d. N. VI
 S.

62.

Rp.
 Ephedrini hydrochloridi 0,3
 Sol. Adrenalini hydrochloridi 0,1 % - 1,0
 Ol. Vaselini 20,0
 M. D. S.

63.

Rp.
 Dimedroli 0,05
 Coffeini-natrii benzoatis
 Pachycarpini hyd iodidi aa 0,1
 Bromcamphorae 0,15
 Amidopyrini 0,25
 Euphyllini 0,12
 M. f. pulvis. D. t. d. N. X
 S.

64.

Rp.
 Ac. acetylsalicylici 0,25
 Antipyrini 0,5
 M. f. pulvis. D. t. d. N. VI
 S.

65.

Rp.
 Ichthyoli 1,0
 Kalii iodidi 0,3
 Iodi 0,03
 Extr. Belladonnae spissi 0,2
 Camphorae 0,6
 Lanolini 6,0
 M. D. S.

66.

Rp.
 Ac. ascorbinici 0,2
 Amidopyrini 0,2
 Analgini 0,3
 Dimedroli 0,015
 Sacchari 0,3
 M. f. pulvis. D. t. d. N. XX
 S.

67.

Rp.
 Sol. Natrii bromidi 6% - 500,0
 Tinct. Valerianae 50,0
 Tinct. Leonuri 15,0
 M. D. S.

68.

Rp.
 Mentholi 0,5
 Phenoli liquefacti 1,0
 Glycerini 5,0
 Talci
 Zinci oxydi aa 8,0
 Aq. Plumbi
 Ol. Vaselini aa 100,0
 M. D. S.

69.

Rp.
 Papaverini hydrochloridi 0,03
 Ac. nicotinicici 0,04
 Euphyllini 0,1
 Dimedroli 0,02
 Sacchari 0,2
 M. f. pulvis. D. t. d. N. XII
 S.

70.

Rp.
 Aethylmorphini hydrochl. 0,02
 Euphyllini 0,15
 Dimedroli 0,05
 Ephedrini hydrochloridi 0,015
 Extr. Belladonnae 0,01
 M. f. pulvis. D. t. d. N. X
 S.

71.

Rp.
 Euphyllini 0,1
 Dimedroli 0,05
 Ephedrini hydrochloridi 0,03
 M. f. pulvis. D. t. d. N. X
 S.

72.

Rp.
 Dimedroli 0,4
 Natrii bromidi 8,0
 Tinct. Valerianae 15,0
 Extr. Adonidis vernalis 1,0
 Validoli 0,4
 Aq. destillatae 200,0
 M. D. S.

73.

Rp.
 Sol. Streptocidi 0,8 % - 15,0
 Mesatoni 0,2
 Furacilini 0,05
 M. D. S.

74.

Rp.
 Sol. Natrii bromidi 3 % - 200,0
 Kalii iodidi 6,0
 Tinct. Leonuri
 Tinct. Convallariae aa 10,0
 Analgini 2,5
 Euphyllini 1,0
 Tinct. Menthae pip. 1,5
 M. D. S.

75.

Rp.
 Anaesthesini 5,0
 Spiritus aethylici 70 % - 50,0
 M. D. S.

76.

Rp.
 Pulv. fol. Digitalis 0,05
 Phenobarbitali 0,01
 Dimedroli 0,03
 Euphyllini 0,1
 Sacchari 0,3
 M. f. pulvis. D. t. d. N. L
 S.

77.

Rp.
 Cocaini hydrochloridi 0,05
 Protargoli 0,1
 Zinci sulfatis 0,02
 Aq. destillatae 10,0
 M. D. S.

78.

Rp.
 Kalii bromidi 3,0
 Cordiamini 10,0
 Sol. Citrali spirituosae 1,0 % - 15,0
 M. D. S.

79.

Rp.
 Papaverini hydrochlor. 0,03
 Natrii nitritis 0,02
 Sacchari 0,25
 M. f. pulvis. D. t. d. N. VI
 S.

80.

Rp.
 Resorcini 0,1
 Phenylis salicylatis 0,3
 M. f. pulvis. D. t. d. N. XX
 S.

81.

Rp.
 Furacilini 0,05
 Dimedroli 0,01
 Ephedrini hydrochloridi 0,2
 Öl. Menthae piperitae gtt. IIII
 Aq. destillatae 10,0
 M. D. S.

82.

Rp.
 Papaverini hydrochloridi
 Dibazoli aa 0,02
 Euphyllini 0,1
 Themisali 0,3
 M. f. pulvis. D. t. d. N. X
 S.

83.

Rp.
 Euphyllini 0,2
 Dimedroli 0,02
 Analgini 0,25
 M. f. pulvis. D. t. d. N. XII
 S.

84.

Rp.
 Ac. nicotinicici 0,1
 Ac. ascorbinicici 0,2
 Sacchari 0,3
 M. f. pulvis. D. t. d. N. XV
 S.

85.

Rp.
 Dimedroli
 Ephedrini hydrochloridi aa 0,02
 Euphyllini 0,15
 Coffeini-natrii benzoatis 0,1
 Sacchari 0,2
 M. f. pulvis. D. t. d. N. XX
 S.

86.

Rp.
 Zinci oxydi
 Amyli Tritici
 Talci aa 10,0
 Ol. Persicorum 20,0
 Picis liquidae
 Anaesthesini aa 3,0
 Aq. Plumbi 100,0
 M. D. S.

87.

Rp.
 Hexamethylentetramini
 Ac. borici aa 0,3
 M. f. pulvis. D. t. d. N. XX
 S.

88.

Rp.
 Anaesthesini 1,0
 Picis liquidae
 Gelatinae aa 2,0
 Amyli 7,5
 Bismuthi subnitratris
 Zinci oxydi aa 15,0
 Ol. jecoris Aselli 8,0
 Glycerini 15,0
 Aq. destillatae 40,0
 M. D. S.

89.

Rp.
 Euphyllini 0,15
 Dibazoli 0,05
 Papaverini hydrochloridi
 Ac. nicotinicici aa 0,02
 Dir. droli 0,025
 Sacchari 0,3
 M. f. pulvis. D. t. d. N. XX
 S.

90.

Rp.
 Sol. Novocaini 3% - 500,0
 Spiritus aethylici 96% - 5,0
 Phenobarbitali
 Papaverini hydrochl. aa 0,5
 Validoli guttas XX
 M. D. S.

91.

Rp.
 Amidopyrini 0,25
 Analgini 0,2
 Butadioni 0,15
 Natrii salicylatis 0,4
 Ac. nicotinicici 0,05
 Thiamini bromidi 0,02
 M. f. pulvis. D. t. d. N. XX
 S.

92.

Rp.
 Spiritus aethylici 95% - 15,0
 Sol. Plumbi subacetatis
 Talci aa 8,0
 Zinci oxydi 10,0
 Paraffini liquidi 25,0
 M. D. S.

93.

Rp.
 Sulfuris praecipitati 4,0
 Picis liquidae 2,0
 Ol. Ricini 10,0
 Vaselini 30,0
 M. D. S.

94.

Rp.
 Sol. Ephedrini hydrochloridi 2 % - 5,0
 Sol. Protargoli 2 % - 5,0
 M. D. S.

95.

Rp.
 Coffeini-natrii benzoatis 0,3
 Bromisovalii 2,0
 Natrii bromidi 6,0
 Calcii chloridi 10,0
 Tinct. Valerianae 8,0
 Tinct. Leonuri 18,0
 Tinct. Menthae pip. 3,0
 Extr. Leuzeae fluidi 20,0
 Aq. destillatae 200,0
 M. D. S.

96.

Rp.
 Codeini 0,12
 Phenobarbitali 0,3
 Amidopyrini 3,0
 Natrii bromidi 6,0
 Inf. rad. Valerianae 12,0 - 200,0
 M. D. S.

97.

Rp.
 Camphorae 0,15
 Mentholi 0,1
 Hydrargyri oxydi flavi 0,2
 Ol. Vaselini 150,0
 M. D. S.

98.

Rp.
 Euphyllini 0,15
 Ac. ascorbinici 0,1
 M. f. pulvis. D. t. d. N. L
 S.

99.

Rp.
 Inf. herb. Thermopsidis 1,0 - 200,0
 Kalii iodidi 3,0
 Liq. Ammonii anisati
 Ammonii chloridi \overline{aa} 5,0
 Natrii benzoatis 6,0
 Elixiris pectoralis 10,0
 Ephedrini hydrochlor. 0,1
 M. D. S.

100.

Rp.
 Pulv. fol. Digitalis 0,05
 Euphyllini 0,1
 Papaverini hydrochloridi
 Ac. nicotini
 Dibazoli \overline{aa} 0,02
 Sacchari 0,3
 M. f. pulvis. D. t. d. N. X
 S.

101.

Rp.
 Dimedroli
 Dibazoli \overline{aa} 0,05
 Coffeini-natrii benzoatis 0,1
 Antipyrini 0,25
 M. f. pulvis. D. t. d. N. XXV
 S.

102.

Rp.
 Codeini 0,015
 Amidopyrini
 Analgini \overline{aa} 0,3
 Natrii salicylatis
 Natrii hydrocarbonatis \overline{aa} 0,5
 M. f. pulvis. D. t. d. N. XX
 S.

103.

Rp.
 Analgini 0,2
 Euphyllini 0,1
 Ephedrini hydrochloridi 0,02
 Phenobarbitali 0,015
 Dimedroli 0,05
 M. f. pulvis. D. t. d. N. XXX

104.

Rp.
 Antipyrini 0,3
 Natrii salicylatis 0,5
 M. f. pulvis. D. t. d. N. LX
 S.

105.

Rp.
 Novocaini
 Mentholi aa 0,2
 Ol. Vaselini 20,0
 M. D. S.

106.

Rp.
 Sol. Ac. borici 2 % - 50,0
 Spiritus salicylici 5 % - 100,0
 M. D. S.

107.

Rp.
 Tinct. Valerianae 15,0
 Tinct. Belladonnae 5,0
 Validoli 4,0
 M. D. S.

108.

Rp.
 Phenoli liquefacti 2,0
 Ol. Vaselini 20,0
 M. D. S.

109.

Rp.
 Platyphyllini hydrotartratis 0,005
 Euphyllini 0,15
 Ephedrini hydrochloridi 0,025
 Dimedroli 0,03
 Phenobarbitali 0,02
 Sacchari 0,5
 M. f. pulvis. D. t. d. N. XXX
 S.

L i s a 2 (järg)

110.

Rp.
Sulfuris praecipitati
Glycerini
Spiritus aethylici 95 %
Kalii carbonatis
Aetheris aa 10,0
M. D. S.

111.

Rp.
Glycerini
Vaselini aa 10,0
M. D. S.

112.

Rp.
Validoli 3,0
Kalii bromidi 5,0
Aq. destillatae 150,0
M. D. S.

L i s a 3

Keemiliselt sobimatute ravimisegude näiteid

1.

Rp.
Ac. salicylici 4,0
Resorcini 2,0
Spir. aethyl. 70 % - 50,0
Sol. Ac. acetici 3 % - 150,0
M. D. S.

2.

Rp.
Ac. salicylici 3,0
Resorcini 0,75
Spir. aethylici 90 % - 25,0
Glycerini 10,0
Sol. Ac. acetici 8 % - ad 100,0
M. D. S.

3.

Rp.
 Ac. acetylsalicylici 1,0
 Hexamethylentetram. 6,0
 Aq. destillatae 200,0
 M. D. S.

4.

Rp.
 Ac. hydrochlor. dil. 2,5
 Pancreatini
 Pepsini aa 6,0
 Tinct. Belladonnae 3,0
 Tinct. Absinthii 8,0
 Ac. ascorbinici 2,5
 Aq. destillatae 300,0
 M. D. S.

5.

Rp.
 Codeini 0,12
 Inf. herbae Thermopsisidis 0,6 - 180,0
 Liq. Ammonii anisati 2,0
 Ac. acetylsalicylici
 Natrii hydrocarbonatis aa 3,0
 M. D. S.

6.

Rp.
 Codeini 0,1
 Solutionis Glucosi 40 % - 300,0
 Ac. ascorbinici 3,0
 Tinct. Convallariae
 Tinct. Valerianae aa 6,0
 Natrii bromidi 4,0
 M. D. S. 7

7.

Rp.
 Sol. Glucosi 5 % - 600,0
 Sol. Streptocidi 0,8 %
 Sol. Hexamethylentetramini 40 %
 Sol. Calcii chloridi 10 % aa 10,0
 Sol. Dimedroli 1 % - 2,0
 Sol. Thiamini bromidi 6 %
 Sol. Ac. ascorbinici 5 %
 Cordiamini aa 1,0
 Benzylpenicillini-kalii 2000000 TŪ
 Streptomycini 1000000 TŪ
 M. D. S.

Sterilisetur!

8.

Rp.
 Riboflavini 0,003
 Ac. nicotinicī 0,005
 Ac. ascorbinicī 0,01
 Laevomycetini 0,02
 Sol. Adrenalini hydrochloridi 1 : 1000 gtt. X
 Sol. Glucosi 2 % - 10,0
 M. D. S.
 Silmatilgad

9.

Rp.
 Riboflavini 0,002
 Ac. ascorbinicī 0,03
 Thiamini bromidi 0,03
 Kalii iodidi 0,3
 Pyridoxini hydrochloridi 0,001
 Sol. Glucosi 5 % - 10,0
 M. D. S.
 Silmatilgad

10.

Rp.
 Spiritus aethylici 95 % - 20,0
 Glucosi 25,0
 Natrii bromidi
 Calcii chloridi aa 1,0
 Ac. ascorbinicī
 Ac. nicotinicī aa 0,1
 Thiamini bromidi 0,05
 Methyleni coerulei 0,0001
 Sol. Natrii chloridi 0,9 % - 500,0
 M. D. S.
 Sterilisetur!

11.

Rp.
 Barbitali-natrii 3,0
 Ac. ascorbinicī 4,0
 Natrii bromidi 5,0
 Sol. Glucosi 40 % - 200,0
 M. D. S.

12.

Rp.
 Codeini 0,2
 Barbamyli 1,5
 Sol. Natrii bromidi 3 % - 200,0
 Adonisidi 5,0
 Ac. ascorbinicī 3,0
 M. D. S.

13.

Rp.
 Papaverini hydrochloridi 0,15
 Amidopyrini
 Ac. ascorbinici \overline{aa} 1,0
 Natrii bromidi 6,0
 Sol. Glucosi 20% - 200,0
 Tinct. Convallariae 10,0
 M. D. S.

14.

Rp.
 Codeini 0,12
 Barbitali-natrii 2,0
 Ac. ascorbinici 1,0
 Natrii bromidi 4,0
 Calcii chloridi 10,0
 Inf. rad. Valerianae 6,0 - 200,0
 M. D. S.

15.

Rp.
 Natrii nitritis 0,6
 Sol. Natrii bromidi 6,0 - 200,0
 Ac. ascorbinici 5,0
 M. D. S.

16.

Rp.
 Themisali
 Ac. ascorbinici \overline{aa} 5,0
 Aq. destillatae 200,0
 M. D. S.

17.

Rp.
 Phenobarbitali 0,12
 Dimedroli 0,18
 Dibazoli 0,45
 Antipyrini 4,0
 Amidopyrini 2,0
 Kalii bromidi
 Kalii chloridi
 Natrii bromidi \overline{aa} 6,0
 Tinct. Menthae pip. gtt. XX
 Aq. destillatae ad 300,0
 M. D. S.

18.

Rp.
 Sol. Natrii salicylatis 5 % - 40,0
 Sol. Glucosi 40 % - 40,0
 Ac. ascorbinici 1,0
 M. D. S.
 Sterilisetur!

19.

Rp.
 Cocaini hydrochloridi 0,1
 Natrii tetraboratis 0,6
 Aq. Chloroformii 50,0
 M. D. S.

20.

Rp.
 Barbitali-natrii 2,0
 Inf. rad. Valerianae 6,0 - 200,0
 Natrii bromidi 4,0
 Calcii chloridi 10,0
 Ac. ascorbinici 1,5
 M. D. S.

21.

Rp.
 Codeini 0,2
 Dibazoli 0,5
 Sol. Amidopyrini 2 % - 200,0
 Natrii bromidi 6,0
 M. D. S.

22.

Rp.
 Magnesium sulfatis 5,0
 Natrii bromidi 4,0
 Coff.-natrii benz. 1,4
 Ac. ascorbinici 1,2
 Glucosi 15,0
 Aq. pro injectionibus 200,0
 M. Sterilisetur!
 D. S.

23.

Rp.

Sol. Novocaini 0,5 % - 300,0
 Thiamini bromidi 0,1
 Natrii bromidi
 Calcii chloridi aa 7,5
 Ac. ascorbinici 2,0
 Glucosi 10,0

M. D. S.

24.

Rp.

Sol. Natrii thiosulfatis 5 % - 200,0
 Ac. ascorbinici 2,0

M. D. S.

25.

Rp.

Inf. herbae Thermopsidis 0,2 - 100,0
 Natrii benzoatis 2,0
 Ac. ascorbinici 1,5
 Sir. simplicis 10,0

M. D. S.

26.

Rp.

Sol. Calcii chloridi 10 % - 200,0
 Natrii hydrocarbonatis 6,0
 Ac. ascorbinici 1,0

M. D. S.

27.

Rp.

Natrii chloridi 20,0
 Kalii chloridi 1,3
 Calcii chloridi 0,5
 Ac. ascorbinici 5,0
 Ac. glutaminici 2,5
 Aq. pro injectionibus 500,0

M. Sterilisetur!

D. S.

28.

Rp.

Sol. Sulfacyli-natrii 30 % - 10,0
 Ac. ascorbinici 0,1

M. D. S.

Silmatilgad!

29.

Rp.
 Dicaini 0,1
 Ac. tannici 1,0
 Viridis nitentis
 Spiritus vini 95 % aa 0,2
 Ol. Ricini 0,5
 Collodii ad 10,0
 M. D. S.

30.

Rp.
 Zinci oxydi 30,0
 Lanolini anhydrici 1,5
 Ol. Helianthi 30,0
 Aq. Calcis 30,0
 Aq. borici 3,0
 M. D. S.

31.

Rp.
 Sol. Ac. borici 2 %
 Sol. Furacilini 1 : 5000 aa 5,0
 Sol. Adrenalini hydrochloridi 1 : 1000 gtt. XX
 M. D. S.

32.

Rp.
 Sol. Hydrargyri dichloridi 1 : 1000
 Sol. Ac. borici 4 %
 Spiritus aethylici 70 % aa 50,0
 M. D. S.

33.

Rp.
 Dimedroli 0,05
 Sol. Ephedrini hydrochl. 2 % - 10,0
 Novocaini 0,1
 Sulfacyli-natrii 3,0
 Ac. borici 0,3
 M. D. S.

34.

Rp.
 Tannini 0,5
 Zinci sulfatis 0,1
 Sol. Ac. borici 2 % - 100,0
 M. D. S.

35.

Rp.
 Sol. Natrii benzoatis 2 % - 100,0
 Ac. hydrochlorici diluti 1,0
 M. D. S.

36.

Rp.
 Aq. Plumbi 200,0
 Phenoli liquefacti 1,0
 Ac. salicylici 1,2
 M. D. S.

37.

Rp.
 Ac. hydrochlorici dil. 1,0
 Hexamethylentetramini 2,0
 Sirupi simplicis 10,0
 Aq. destillatae 90,0
 M. D. S.

38.

Rp.
 Sulfacyli-natrii 2,0
 Laevomysetini 0,025
 Sol. Ac. borici 2 % - 10,0
 M. D. S.

39.

Rp.
 Novocaini 1,0
 Thiamini bromidi 1,0
 Riboflavini 0,2
 Cyanocobalamini 0,002
 Ac. nicotini 0,4
 Dimedroli 0,5
 Aq. pro injectionibus 50,0
 M. D. S.
 Sterilisetur!

40.

Rp.
 Dimedroli 0,5
 Calcii chloridi 10,0
 Natrii bromidi 4,0
 Natrii thiosulfatis 6,0
 Ac. ascorbinici 1,0
 Aq. destillatae 200,0
 M. D. S.

41.

Rp.
 Aethylmorphini hydrochloridi 0,15
 Inf. herbae Thermopsidis 1,0 - 200,0
 Natrii hydrocarbonatis 10,0
 Elixiris pectoralis 15,0
 M. D. S.

42.

Rp.
 Natrii nitritis 0,5
 Ammonii chloridi 4,0
 Aq. destillatae 200,0
 M. D. S.

43.

Rp.
 Aethylmorphini hydrochloridi 0,15
 Ephedrini hydrochloridi 0,4
 Euphyllini 0,5
 Inf. herbae Adonidis vernalis 6,0 - 180,0
 M. D. S.

44.

Rp.
 Sol. Amidopyrini 1 % - 100,0
 Dimedroli 0,05
 M. D. S.

45.

Rp.
 Natrii nitritis 0,2
 Ammonii chloridi
 Kalii iodidi \overline{aa} 5,0
 Aq. destillatae 200,0
 M. D. S.

46.

Rp.
 Codeini 0,15
 Aethylmorphini hydrochl. 0,15
 Inf. herbae Thermopsidis 1,0 - 200,0
 Kalii iodidi 5,0
 Liq. Ammonii anisati
 Natrii hydrocarbonatis \overline{aa} 7,0
 M. D. S.

47.

Rp.
 Pepsini 5,0
 Ac. hydrochlorici diluti 10,0
 M. D. S.

48.

Rp.
 Ammonii chloridi 6,0
 Themisali 4,0
 Aq. destillatae 130,0
 M. D. S.

49.

Rp.
 Sol. Natrii nitritis 1% - 200,0
 Antipyrini 4,0
 M. D. S.

50.

Rp.
 Natrii salicylatis 3,0
 Hexamethylentetramini 1,0
 Ac. hydrochlorici diluti 1,0
 Aq. destillatae 200,0
 M. D. S.

51.

Rp.
 Inf. herbae Adonidis vernalis 3,0 - 200,0
 Natrii bromidi 6,0
 Kalii iodidi 4,0
 Tinct. Valerianae 10,0
 Ac. nicotinicus 0,4
 Barbamyli 2,0
 M. D. S.

52.

Rp.
 Natrii bromidi 2,0
 Coffeini 3,0
 Aq. destillatae 60,0
 M. D. S.

53.

Rp.
 Euphyllini 3,0
 Dibazoli 0,1
 Extr. Crataegi fluidi 20,0
 Kalii iodidi 6,0
 Natrii bromidi 7,0
 Tinct. Menthae pip. 1,0
 Aq. destillatae 300,0
 M. D. S.

54.

Rp.
 Aethylmorphini hydrochloridi 0,1
 Inf. herbae Thermopsidis 1,0 - 200,0
 Coffeini-natrii benzoatis 3,0
 Terpini hydrati 1,0
 M. D. S.

55.

Rp.
 Natrii nitritis 0,5
 Ac. nicotinicici 1,0
 Aq. destillatae 200,0
 M. D. S.

56.

Rp.
 Ung. Hydrargyri oxydi flavi 25,0
 Resorcini 0,8
 Ac. salicylici 1,0
 M. D. S.

57.

Rp.
 Novocaini
 Thiamini bromidi aa 1,0
 Ac. nicotinicici 0,3
 Riboflavini 0,1
 Aq. pro injectionibus 200,0
 M. D. S.
 Sterilisetur!

58.

Rp.
 Ac. salicylici 1,0
 Natrii thiosulfatis 10,0
 Glycerini
 Ac. hydrochlorici diluti aa 5,0
 Camphorae
 Resorcini aa 1,0
 Spiritus aethylici 60 % - 100,0
 M. D. S.

59.

Rp.
 Barbamyli 1,0
 Analgini 2,0
 Sol. Natrii bromidi 3 % - 200,0
 Kalii iodidi 6,0
 Adonisidi 7,0
 Tinct. Valerianae
 Tinct. Leonuri aa 10,0
 M. D. S.

60.

Rp.
 Aethylmorphini hydrochloridi 0,2
 Inf. herbae Thermopsidis 0,7 - 200,0
 Kalii iodidi 5,0
 Natrii bromidi 4,0
 Natrii hydrocarbonatis 7,0
 Elixiris pectoralis 20,0
 Euphyllini 2,0
 Calcii chloridi 10,0
 M. D. S.

61.

Rp.
 Sol. Natrii para-aminosalicylatis 3 % - 80,0
 Sol. Isoniazidi 10 % - 10,0
 Streptocidi solubilis 1,0
 Thiamini bromidi
 Pyridoxini hydrochloridi aa 0,05
 M. D. S.
 Sterilisetur!

62.

Rp.
 Aethylmorphini hydrochloridi 0,2
 Inf. herbae Thermopsidis 1,0 - 200,0
 Liq. Ammonii anisati
 Natrii hydrocarbonatis aa 4,0
 Ephedrini hydrochloridi 0,3
 Sir. simplicis 20,0
 M. D. S.

63.

Rp.
 Sol. Novocaini 2 % - 50,0
 Sol. Adrenalini hydrochloridi 1 : 1000 guttas X
 M. D. S.
 Sterilisetur!

64.

Rp.
 Sol. Calcii chloridi 10 % - 200,0
 Themisali 5,0
 M. D. S.

65.

Rp.
 Natrii chloridi 5,0
 Kalii chloridi 0,075
 Calcii chloridi 0,125
 Novocaini 2,5
 Aq. pro injectionibus ad 1000,0
 M. D. S.
 Sterilisetur!

66.

Rp.
 Novocaini 0,025
 Dimedroli 0,15
 Glucosi 0,75
 Norsulfazoli-natrii 2,5
 Aq. destillatae 25,0
 M. D. S.

67.

Rp.
 Atropini sulfatis 0,1
 Iodi 0,5
 Paraffini solidi 15,0
 Chloroformii 75,0
 Methylii salicylatis 30,0
 Spiritus saponati 80,0
 M. D. S.

68.

Rp.
 Sol. Natrii tetraboratis 0,2 % - 10,0
 Sol. Adrenalini hydrochloridi 1 : 1000 - 1,0
 M. D. S.
 Silmatilgad.

69.

Rp.
 Natrii bromidi 6,0
 Calcii chloridi 10,0
 Kalii bromidi 3,0
 Tinct. Valerianae
 Tinct. Schizandrae aa 15,0
 Euphyllini 1,5
 Papaverini hydrochloridi 0,4
 Dimedroli 0,5
 Aq. destillatae ad 200,0
 M. D. S.

70.

Rp.
 Barbitali-natrii
 Analgini aa 2,0
 Dimedroli 0,3
 Euphyllini 1,5
 Sol. Natrii bromidi 3% - 200,0
 Natrii iodidi 6,0
 Tinct. Valerianae
 Tinct. Leonuri aa 10,0
 Adonisidi 7,0
 M. D. S.

71.

Rp.
 Inf. herbae Adonidis vernalis 8,0 - 200,0
 Kalii iodidi 6,0
 Kalii bromidi 8,0
 Themisali 5,0
 Phenobarbitali 5,0
 Amidopyrini 5,0
 Tinct. Valerianae 15,0
 M. D. S.

72.

Rp.
 Amidopyrini 2,0
 Coffeini-natrii benzoatis 0,8
 Novocaini 0,2
 Aq. pro injectionibus 20,0
 M. D. S.
 Sterilisetur!

73.

Rp.
 Aethylmorphini hydrochloridi 0,15
 Euphyllini 2,0
 Dibazoli 0,5
 Natrii benzoatis
 Natrii bromidi aa 5,0
 Analgini 4,0
 Aq. destillatae 200,0
 M. D. S.

74.

Rp.
 Papaverini hydrochloridi 0,4
 Hexamethylentetramini 4,0
 Adonisidi 4,0
 Aq. destillatae 200,0
 M. D. S.

75.

Rp.
 Sol. Ephedrini hydrochloridi 2 % - 10,0
 Sol. Adrenalini hydrochloridi 0,1 % - 1,0
 Benzylpenicillini-kalii 200000 TU
 M. D. S.

76.

Rp.
 Papaverini hydrochloridi 0,2
 Natrii hydrocarbonatis 5,0
 Aq. destillatae 200,0
 M. D. S.

77.

Rp.
 Codeini phosphatis 0,1
 Barbitali-natrii 1,5
 Calcii chloridi 3,0
 Natrii bromidi 2,0
 Tinct. Valerianae 10,0
 Aq. destillatae 180,0
 M. D. S.

78.

Rp.
 Natrii benzoatis 4,0
 Calcii chloridi 6,0
 Aq. destillatae 200,0
 M. D. S.

79.

Rp.
 Mentholi 2,0
 Zinci oxydi
 Amyli Triticici
 Picis liquidae aa 5,0
 Glycerini 50,0
 Spiritus aethylici 50,0
 Aq. destillatae 200,0
 M. D. S.

80.

Rp.
 Codeini phosphatis 0,15
 Sol. Calcii chloridi 4 % - 200,0
 M. D. S.

81.

Rp.
 Sol. Chlorali hydrati 6,0 - 200,0
 Kalii bromidi 3,0
 Barbitali-natrii 1,5
 Tinct. Menthae pip. 15,0
 M. D. S.

82.

Rp.
 Inf. Althaeae 3,0 - 100,0
 Natrii hydrocarbonatis
 Natrii benzoatis
 Liq. Ammonii anisati aa 1,0
 Sirupi simplicis ad 200,0
 M. D. S.

83.

Rp.
 Sol. Natrii tetraboratis 2 % - 200,0
 Sol. Iodi spirituosae 10 % - 4,0
 M. D. S.

84.

Rp.
 Sol. Natrii bromidi 6,0 - 200,0
 Tinct. Valerianae 10,0
 Tinct. Menthae pip. 3,0
 Barbamyli 1,0
 Analgini 4,0
 Dimedroli 0,2
 M. D. S.

85.

Rp.
 Rexamethylentetramini
 Amidopyrini aa 5,0
 Natrii salicylatis 20,0
 Tinct. Menthae pip. 0,5
 Aq. destillatae 300,0
 M. D. S.

86.

Rp.
 Chlorali hydrati 6,0
 Themisaali 4,0
 Aq. destillatae 200,0
 M. D. S.

87.

Rp.
 Aethacridini lactatis 0,1
 Natrii hydrocarbonatis 2,0
 Sol. Natrii chloridi isotonicae 100,0
 M. D. S.

88.

Rp.
 Papaverini hydrochloridi 0,3
 Dibazoli 0,2
 Coffeini-natrii benzoatis 0,5
 Euphyllini 2,0
 Natrii bromidi
 Kalii iodidi aa 4,0
 Aq. destillatae ad 200,0
 M. D. S.

89.

Rp.
 Calcii chloridi 15,0
 Natrii salicylatis 5,5
 Sir. simplicis 15,0
 Aq. destillatae ad 150,0
 M. D. S.

90.

Rp.
 Aethylmorph. hydrochloridi 0,1
 Natrii nitritis 0,5
 Kalii bromidi
 Natrii bromidi aa 3,0
 Adonisidi 4,0
 Inf. rad. Valerianae 10,0 - 180,0
 M. D. S.

91.

Rp.
 Inf. rad. Althaeae 180,0
 Chlorali hydrati 6,0
 Natrii hydrocarb. 4,0
 M. D. S.

92.

Rp.
 Codeini 0,2
 Dimedroli 0,4
 Barbitali-natrii 1,0
 Aq. destillatae 200,0
 M. D. S.

93.

Rp.
 Papaverini hydrochl.
 Dibazoli aa 0,3
 Barbitali-natrii 0,5
 Natrii bromidi 3,0
 Tinct. Valerianae 10,0
 Tinct. Convallariae
 Tinct. Leonuri aa 8,0
 Aq. destillatae 200,0
 M. D. S.

94.

Rp.
 Inf. rad. Valerianae 6,0 - 180,0
 Themisali 5,0
 Natrii bromidi 4,0
 Tinct. Convallariae 8,0
 M. D. S.

95.

Rp.
 Inf. rad. Valerianae 6,0 - 200,0
 Natrii bromidi 4,0
 Sol. Iodi spirit. 5 % - 3,0
 M. D. S.

96.

Rp.
 Inf. herb. Thermopsidis 0,6 - 200,0
 Calcii chloridi
 Natrii salicylatis
 Liq. Ammonii anisati aa 4,0
 M. D. S.

97.

Rp.
 Inf. herb. Thermopsisidis 0,1 - 120,0
 Natrii hydrocarbonatis
 Natrii benzoatis aa 2,0
 Sir. Cerasi 30,0
 M. D. S.

98.

Rp.
 Camphorae 2,0
 Hydrargyri amidochloridi
 Bismuthi subnitratidis
 Ac. salicylici aa 3,0
 Sol. Hydrogenii peroxydi dilutae
 Resorcini aa 4,0
 Lanolini
 Vaselini aa 15,0
 M. f. ung.
 D. S.

99.

Rp.
 Argenti nitratidis 0,01
 Extracti Belladonnae spissi 0,015
 Tetracyclini 100000 TU
 Butyri Cacao 1,5
 M. f. suppositorium
 D. t. d. N. XX
 S.

100.

Rp.
 Morphini hydrochl. 0,2
 Natrii hydrocarbonatis
 Liq. Ammonii anisati aa 4,0
 Aq. destillatae 200,0
 M. D. S.

101.

Rp.
 Natrii bromidi 6,0
 Coffeini-natrii benzoatis 1,0
 Adonisidi 6,0
 Dibazoli 0,5
 Aq. destillatae 200,0
 M. D. S.

102.

Rp.
 Aethylmorphini hydrochloridi 0,15
 Amidopyrini 2,0
 Chlorali hydrati
 Tinct. Valerianae \overline{aa} 10,0
 Natrii bromidi 3,0
 Aq. destillatae ad 200,0
 M. D. S.

103.

Rp.
 Sol. Hexamethylentetramini 40 % - 50,0
 Collargoli 1,0
 M. D. S.

104.

Rp.
 Natrii hydrocarbonatis
 Natrii tetraboratis \overline{aa} 5,0
 Glycerini
 Aq. destillatae \overline{aa} 5,0
 M. D. S.

105.

Rp.
 Papaverini hydrochloridi 0,03
 Antipyryni 0,3
 Extr. Belladonnae spissi 0,02
 Ichthyoli
 Anaesthesini \overline{aa} 0,3
 Olei Cacao 2,0
 M. f. supp. D. t. d. N. XX
 S.

106.

Rp.
 Amidopyrini 2,0
 Coffeini-natrii benzoatis 2,0
 Sol. Calcii chloridi 5 % - 100,0
 M. D. S.

107.

Rp.
 Chlorali hydrati 0,5
 Olei Cacao 2,0
 M. f. supp. D. t. d. N. VI
 S.

108.

Rp.
 Phenobarbitali 0,5
 Papaverini hydrochloridi 0,4
 Dimedroli 0,5
 Euphyllini 1,0
 Natrii bromidi
 Kalii iodidi aa 8,0
 Tinct. Valerianae 10,0
 Tinct. Convallariae
 Tinct. Leonuri aa 10,0
 Aq. destillatae 200,0
 M. D. S.

109.

Rp.
 Codeini phosphatis 0,2
 Papaverini hydrochloridi 0,2
 Liq. Ammonii anisati 20,0
 M. D. S.

110.

Rp.
 Sol. Natrii salicylatis 1 % - 100,0
 Hexamethylentetramini 1,0
 M. D. S.

111.

Rp.
 Sol. Furacilini 1 : 5000 - 500,0
 Novocaini 10,0
 Spiritus aethylici 90 % - 15,0
 M. D. S.
 Sterilisetur!

112.

Rp.
 Sol. Extr. Thermopsidis 0,6 - 200,0
 Ammonii chloridi
 Natrii hydrocarbonatis
 Natrii benzoatis aa 4,0
 Dimedroli 0,5
 M. D. S.

113.

Rp.
 Sol. Natrii bromidi 3 % - 200,0
 Kalii iodidi 5,0
 Tinct. Convallariae
 Tinct. Crataegi
 Tinct. Leonuri aa 10,0
 Euphyllini 1,0
 M. D. S.

114.

Rp.
 Streptocidi solubilis 0,8 % - 15,0
 Dimedroli 0,01
 Ephedrini hydrochloridi 0,1
 Furacilini 0,03
 M. D. S.

115.

Rp.
 Aquae Plumbi 200,0
 Tannini 2,0
 M. D. S.

116.

Rp.
 Sol. Calcii chloridi 5 % - 100,0
 Coffeini-natrii benzoatis
 Amidopyrini aa 2,0
 M. D. S.

117.

Rp.
 Dimedroli 0,01
 Sol. Protargoli 1 % - 10,0
 M. D. S.

118.

Rp.
 Resorcini 1,0
 Sol. Hydrogenii peroxydi dil. 20,0
 M. D. S.

119.

Rp.
 Sol. Extr. Thermopsidis 0,6 - 200,0
 Elixiris pectoralis 5,0
 Ephedrini hydrochloridi 0,25
 Dimedroli 0,5
 Natrii benzoatis 4,0
 M. D. S.

120.

Rp.
 Sol. Natrii bromidi 3 % - 200,0
 Kalii iodidi 5,0
 Tinct. Leonuri 10,0
 Euphyllini 1,0
 Dimedroli 0,3
 Tinct. Menthae gtt. XX
 M. D. S.

121.

Rp.
 Dimedroli 0,3
 Barbamyli 2,0
 Amidopyrini 5,0
 Kalii bromidi 6,0
 Tinct. Valerianae 15,0
 Aq. destillatae 200,0
 M. D. S.

122.

Rp.
 Sol. Kalii chloridi 5 %
 Sol. Novocaini 5 %
 Sol. Euphyllini 2 % \overline{aa} 50,0
 M. D. S.

123.

Rp.
 Codeini phosphatis 0,12
 Natrii hydrocarbonatis 6,0
 Dec. folii Uvae ursi 20,0 - 200,0
 M. D. S.

124.

Rp.
 Tinct. Veratri
 Sol. Hydrargyri dichloridi spirituosae $\frac{1}{aa}$: 500
 M. D. S.

125.

Rp.
 Inf. fol. Digitalis 0,5 - 200,0
 Euphyllini 0,5
 Liq. Ammonii anisati 2,0
 M. D. S.

126.

Rp.

Sol. Ephedrini hydrochloridi 3 % - 20,0
 Laevomycetini 0,05
 Benzylpenicillini-kalii 20000 TŪ
 Sol. Adrenalini hydrochloridi 0,1% gtt. X

M. D. S.

127.

Rp.

Sol. Ephedrini hydrochloridi 2 % - 10,0
 Benzylpenicillini-kalii
 Streptomycini aa 50000 TŪ
 Ol. Helianthi 10,0

M. D. S.

128.

Rp.

Barbamyli
 Dime droli aa 0,4
 Coffeini-natrii benzoatis
 Extr. Adonidis vernalis aa 1,0
 Natrii bromidi 8,0
 Validoli 0,4
 Tinct. Valerianae 15,0
 Aq. destillatae 200,0

M. D. S.

129.

Rp.

Ephedrini hydrochloridi 0,2
 Novocaini 0,25
 Euphyllini 0,3
 Aq. destillatae 50,0

M. D. S.

130.

Rp.

Benzylpenicillini-natrii 300000 TŪ
 Streptomycini 250000 TŪ
 Sol. Protargoli 5 %
 Sol. Ephedrini hydrochloridi 5 % aa 10,0
 Glycerini 0,5

M. D. S.

131.

Rp.

Novocaini 1,0
 Protargoli 1,5
 Vaselini 30,0

M. D. S.

132.

Rp.
 Sol. Sulfacyli-natrii 30 % - 10,0
 Novocaini 0,2
 M. D. S.

133.

Rp.
 Natrii tetraboratis 0,05
 Zinci sulfatis 0,05
 Novocaini 0,1
 Aq. destillatae 10,0
 M. D. S.

134.

Rp.
 Dec. folii Uvae ursi 20,0 - 200,0
 Hexamethylentetramini 6,0
 M. D. S.

135.

Rp.
 Natrii bromidi 3,0
 Barbamyli 1,5
 Amidopyrini 2,0
 Dibazoli
 Coffeini-natrii benzoatis \overline{aa} 0,1
 Adonisidi 8,0
 Tinct. Convallariae 5,0
 Tinct. Valerianae 12,0
 Aq. destillatae 200,0
 M. D. S.

136.

Rp.
 Sol. Glucosi 40 % - 20,0
 Sol. Analgini 1 % - 3,0
 Sol. Euphyllini 2 % - 2,0
 Sol. Coffeini-natrii benzoatis 20 % - 5,0
 M. D. S.
 Sterilisetur!

137.

Rp.
 Novocaini 1,0
 Analgini
 Amidopyrini \overline{aa} 0,75
 Ephedrini hydrochloridi 0,1.
 Aq. pro injectionibus ad 100,0
 M. Sterilisetur!
 D. S.

138.

Rp.
 Barbamyli 1,0
 Natrii bromidi 4,0
 Kalii iodidi 6,0
 Euphyllini 2,0
 Phenacetini 3,0
 Tinct. Valerianae 10,0
 Aq. destillatae ad 250,0
 M. D. S.

139.

Rp.
 Sol. Natrii hydrocarbonatis 3% - 100,0
 Liq. Ammonii anisati
 Natrii benzoatis aa 3,0
 Natrii salicylatis
 Hexamethylentetramini aa 2,0
 M. D. S.

140.

Rp.
 Dimedroli 0,03
 Phenobarbitali 0,02
 Papaverini hydrochloridi 0,04
 Amidopyrini 0,3
 Phenacetini 0,15
 M. f. pulv. D. t. d. N. XX
 S.

141.

Rp.
 Magnesii sulfatis 25,0
 Antipyrini 5,0
 Barbitali-natrii 6,0
 Aq. pro injectionibus ad 100,0
 M. D. S.
 Sterilisetur!

142.

Rp.
 Promedoli 0,1
 Emulsi Ol. Ricini 150,0
 Natrii sulfatis 20,0
 M. f. emulsum
 D. S.

143.

Rp.
 Sol. Natrii bromidi 3 % - 200,0
 Tinct. Valerianae 8,0
 Euphyllini 2,0
 Adonisidi 7,0
 Calcii chloridi 15,0
 Coffeini-natrii benzoatis 0,3
 M. D. S.

144.

Rp.
 Sol. Natrii bromidi 3 % - 200,0
 Papaverini hydrochloridi 0,2
 Calcii chloridi 8,0
 Barbitali-natrii 2,0
 Tinct. Valerianae 10,0
 M. D. S.

145.

Rp.
 Sol. Protargoli 0,5 - 200,0
 Tannini 4,0
 M. D. S.

146.

Rp.
 Hydrargyri amidochloridi 4,0
 Bismuthi subnitratiss 2,0
 Resorcini 1,0
 Vaselini 30,0
 M. D. S.

147.

Rp.
 Kalii iodidi 8,0
 Glycerini 3,0
 Aq. destillatae 4,0
 Axungiae porci 60,0
 M: f: ungt.
 D. S.

148.

Rp.
 Papaverini hydrochloridi
 Novocaini aa 0,2
 Coffeini-natrii benzoatis 0,8
 Aq. pro injectionibus 20,0
 M. Sterilisetur!
 D. S.

149.

Rp.
 Sol. Kalii iodidi 4,0 - 200,0
 Natrii hydrocarbonatis 4,0
 Themisali 3,0
 M. D. S.

150.

Rp.
 Tinct. Convallariae
 Tinct. Valerianae
 Adonisidi aa 10,0
 Validoli 2,0
 Sol. Nitroglycerini 1% - 1,0
 M. D. S.

151.

Rp.
 Codeini phosphatis 0,15
 Inf. herb. Adonidis vernalis 6,0 - 200,0
 Natrii bromidi 6,0
 Liq. Ammonii anisati 3,0
 M. D. S.

152.

Rp.
 Codeini phosphatis 0,1
 Inf. rad. Althaeae et herb. Adonidis vernalis
 aa 6,0 - 180,0
 Elixiris pectoralis 12,0
 Liq. Ammonii anisati
 Natrii hydrocarbonatis aa 5,0
 M. D. S.

153.

Rp.
 Dimedroli 0,2
 Euphyllini 0,5
 Amidopyrini 1,0
 Natrii bromidi
 Kalii iodidi aa 6,0
 Tinct. Valerianae 5,0
 Aq. destillatae 200,0
 M. D. S.

154.

Rp.
 Phenobarbitali 0,2
 Amidopyrini 3,0
 Inf. herb. Adonidis vernalis 6,0 - 200,0
 Tinct. Valerianae 15,0
 M. D. S.

155.

Rp.
 Inf. herb. Adonidis vernalis 10,0— 200,0
 Kalii bromidi 6,0
 Kalii iodidi 4,0
 Themisali 4,0
 Tinct. Valerianae 15,0
 M. D. S.

156.

Rp.
 Kalii iodidi
 Iodi aa 0,8
 Hexamethylentetramini 4,0
 Ungt. Zinci 20,0
 M. D. S.

157.

Rp.
 Sol. Sulfacyli-natrii 3% - 10,0
 Sol. Adrenalini hydrochloridi 1 : 1000 gtt. X
 M. f. gtt. ophth.
 D. S.

158.

Rp.
 Resorcini 1,0
 Natrii tetraboratis 0,5
 Aq. destillatae 20,0
 M. D. S.

159.

Rp.
 Barbitali-natrii 1,0
 Amidopyrini 1,5
 Ammonii bromidi
 Kalii bromidi aa 2,0
 Inf. rad. Valerianae 7,5 - 100,0
 Validoli 1,0
 M. D. S.

160.

Rp.
 Sol. Kalii chloridi 10 % - 200,0
 Extr. Crataegi fluidi 20,0
 M. D. S.

161.

Rp.
 Ichthyoli 10,0
 Spiritus aethylici 90 %
 Aquae Calcis aa 45,0
 M. D. S.

162.

Rp.
 Natrii chloridi 5,0
 Natrii hydrocarbonatis 10,0
 Natrii tetraboratis 15,0
 Glycerini 30,0
 Aq. destillatae 200,0
 M. D. S.

163.

Rp.
 Pepsini 12,0
 Phenolphthaleini
 Extr. Rhei aa 3,0
 Extr. Absinthii q. s. ut fiant pilulae N. C
 D. S.

164.

Rp.
 Tinct. Capsici 7,7
 Ac. formicici 0,32
 Sol. Ammon. hydroxydi 25 % - 1,4
 Saponis kalini liquidi 2,0
 Ol. camphorati 6,4
 Ol. Ricini 1,0
 Lanolini 1,3
 Axung. porcinae 9,75
 Vaselini 73,52
 M. f. ungt. D. S.

165.

Rp.
 Tetracyclini
 Magnesii oxydi aa 0,25
 M. D. S.

166.

Rp.
 Tipheni 1,0
 Natrii hydrocarbonatis 0,5
 Aq. Menthae 150,0
 M. D. S.

167.

Rp.
 Sol. Iodi spirituosae 5 % - 20,0
 Anaesthesini 1,0
 Novocaini 2,0
 Paraffini 30,0
 Chloroformii 120,0
 M. D. S.

168.

Rp.
 Sol. Furacilini 1 : 5000 - 25,0
 Novocaini 0,3
 Sol. Adrenalini hydrochloridi 1 : 1000 gtt. IV
 M. D. S.

169.

Rp.
 Iodi 1,0
 Kalii iodidi 2,5
 Hexamethylentetramini 6,0
 Ol. Helianthi 30,0
 Aq. destillatae 25,0
 M. D. S.

170.

Rp.
 Sol. Formaldehydi 10,0
 Perhydroli 11,0
 Magnesi peroxydi 0,2
 Spiritus aethylici 70 % - ad 100,0
 M. D. S.

171.

Rp.
 Riboflavini 0,002
 Ac. ascorbinici 0,03
 Thiamini bromidi 0,03
 Kalii iodidi 0,3
 Ac. nicotinicici 0,004
 Pyridoxini hydrochloridi 0,001
 Sol. Glucosi 5 % - 10,0
 M. D. S.

172.

Rp.
Extracti Belladonnae spissi 0,3
Ac. ascorbinici 3,0
Ferri lactatis 9,0
Phthalazoli 6,0
M. f. pil. N. LX
D. S.

173.

Rp.
Unguenti Kalii iodidi 30,0
Sol. Plumbi subacetatis 2,0
M. f. ung.
D. S.

K i r j a n d u s

Kirsch, L., Kruse, I., Hinrikus, T. Ravimite sobimatus. - Tln.: Valgus, 1983.

Kirsch, L., Kruse, I., Hinrikus, T. Metoodilisi nõuandeid ravimite sobimatuse kontrollimiseks. - Trt.: TRÜ, 1979.

Veiderpass, N. Ravimite tehnoloogia põhijooned. - Tln.: Eesti Riiklik Kirjastus, 1964.

Муравьев И.А., Козьмин В.Д., Кудрин А.Н. Несовместимость лекарственных веществ. - М.: Медицина, 1978.

Синев Д.Н., Гуревич И.Я. Пособие для фармацевтов аптек. - Л.: Медицина, 1982.

Справочник фармацевта Под ред. А.И. Тенцовой. - М.: Медицина, 1981.

S i s u k o r d

Sissejuhatus	3
Tabel 1. Mõningate ravi- ja abiainetete füüsikaline ja keemiline sobimatus	4
Tabel 2. Ravi- ja abiainetete lahustuvust iseloomustavad leppelised üldmõisted NSV Liidu X farmakopöas.	117
Tabel 3. Mõnede salviaaluste emulgeerivad omadused	117
Tabel 4. Mõnede alkaloid- ja muude lämmastikaluste lahustuvus vees	118
Tabel 5. Alkaloid- ja muude lämmastikaluste sadestumine nende soolade lahustest sõltuvalt aine kontsentratsioonist ja keskkonna pH-st	119
Tabel 6. Alkaloid- ja muude lämmastikaluste soolade sobimatused	
Tabel 7. Niiskuvad ja vedelduvad pulbrisegud	
Tabel 8. Mõnede raviainete vastastikune toime nende üheaegsel kasutamisel	
Tabel 9. Mõnede raviainete gruppide vastastikune toime	
Lisa 1. Väljavõte NSVL TM käskkirjast nr. 175 25. veebr. 1982	121
Lisa 2. Füüsikaliselt sobimatute ravimiseegade näiteid.	122
Lisa 3. Keemiliselt sobimatute ravimiseegade näiteid ..	142
Kirjandus	174
Sisukord	175

35 kop.