Midantan qaysi kimyoviy birikmalar guruhga kirishi¬ni ko‘rsating:

alitsiklik birikmalar guruh

aromatik birikmalar guruh

alifatik birikmalar guruh

geterotsiklik birikmalar guruh

Adamantan molekulasi quyidagilardan qaysi birini kondensatsiyalanishidan hosil guruh:

3-siklogeksanni

3-benzol yadrosini

benzol va naftalinni

siklogeksan va naftalinni

Adamantanni nimadan olinishini ko‘rsating:

neftdan

tosh ko’mir smolasidan

yog’och qipig’idan

yonuvchi birikmalardan

Midantanni sintezida ishlatiladigan boshlang‘ich mod¬dani ko‘rsating:

1-bromadamantan

Adamantan-metilketon

4-bromadamantan

Oksiadamantan

Qaysi moddani ishqor bilan qizdirilganda ammiak aj¬ralib chiqishini ko‘rsating:

Midantan

Remantadin

Benzol va naftalin

Geterosiklik birikmalar guruh

Midantan va remantadin uchun umumiy guruh reaksiya¬ni ko‘rsating:

kumush nitrat bilan oq cho‘kma berishi

natriy ishqor bilan qizdirilganda ammiak ajralib chiqishi

2-nitroindandion-1,3 bilan

nitroprussid natriy bilan atseton va karbonat natriy ishtiroqida binafsha rang hosil bo‘lishi

Remantadinni chinligidagi midantandan farqlovchi re¬aksiyasini ko‘rsating:

nitroprussid natriy bilan atseton va karbonat natriy ishtiroqida binafsha rang hosil bo‘lishi

ishqor bilan qizdirilganda ammiak ajralib chiqishi

2-nitroindandion-1,3 bilan sariq cho‘kma hosil bo‘lishi

kumush nitrat bilan oq cho‘kma hosil bo‘lishi

Remantadin va midantanni miqdori MH bo‘yicha qaysi usul bilan aniqlanishini ko‘rsating:

konsentirlangan sirka kislotali sharoitda perxlorat kislota bilan titrlash

neytrallash usuli, xlorid kislotaga nisbatan

dimetil formamid va benzol ishtiroqida natriy ishqori bilan suvsiz muxitda titrlash

dimetil formamid ishtiroqida metilat natriy bilan suvsiz muxitda titrlash

Midantan qanday ta’sir etadi:

qaltirashga qarshi

qayt kilishga qarshi

Spazmolitik

Bronxolitik

Remantadinni ishlatilishini ko‘rsating:

grippga qarshi

sil kasaliga qarshi

gijjaga qarshi

yallig‘lanishga qarshi

Sanoatda aldegidlarni olinishini ko‘rsating:

spirtlarni oksidlab

spirtlarni qaytarib va qaynatib

parafinlarni oksidlab

parafinni qaytarib

Formaldegidni sintez qilishda asosiy olinadigan moddalarni ko‘rsating:

Methanol

Etanol

Dixlormetan

Dixloretan

Formaldegidni sintez qilishda asosiy olinadigan moddalarni ko‘rsating:

Methanol

Etanol

Dixlormetan

Dixloretan

Kondensatsiyalanish reaksiyasi bo‘yicha formalde¬gidni chinligini aniqlashda MH tavsiya etgan reaktivni ko‘rsating:

salitsil kislota

xromatrop kislotasi

rezorsin

fenol

Formaldegidni chinligini uning oksidlanishi bo‘yicha aniqlashda MH tavsiya etgan reaktivni ko‘rsating:

kumush nitratni ammiakdagi eritmasi

Feling suyuqligi

Nessler reaktivi

kaliy gipoyodid

Qaysi fizik ko‘rsatgichdan formalinni chinligini aniqlashda foydalaniladi:

zichligi

erish harorati

qotish harorati

yopishqoqligi

Qaysi reaksiya formaldegid tarkibida yot aralashma chumoli kislotasini hosil qilishini ko‘rsating:

oksidlanish reaksiyasi

 birikish reaksiyasi

polimerlanish reaksiyasi

kondensatsiyalanish reaksiyasi

MX bo‘yicha formaldegidni miqdorini aniqlashda qaysi oksidlovchi olinadi:

yod ishqoriy sharoitda

Nessler reaktivi ishqoriy sharoitda

vodorod pereksidi ishqoriy sharoitda

kaliy permanganate

MX bo‘yicha urotropinni miqdorini aniqlash usulini ko‘rsating:

alkalimetrik usul kislotali gidrolizdan keyin

atsidometrik usul

argentometrik usul

yodometrik usul

Xloralgidratni sintez qilishdagi boshlang‘ich moddani ko‘rsating:

Etanol

Metanol

Dixlormeta

Dixloretan

Xloralgidratni qo‘llanilishini ko‘rsating:

tortishib qolishga qarshi, tinchlantiruvchi

podagraga qarshi

dezinfeksiyalovchi

qusishga qarshi

Urotropinni ishlatilishini ko‘rsating:

podagraga, grippga qarshi

tinchlantiruvchi

qusishga qarshi

tuberkulezga qarshi

Benzoy kislotasi qaysi guruh kislotasiga kirad

aromatik kislota

 to‘yingan bir asosli kislota

to‘yinmagan bir asosli kislota

to‘yinmagan ikki asosli kislota

Salitsil kislota fenoloqislotalarning qaysi izomer¬ligini ko‘rsating:

o-oksibenzoy kislotasi

m-oksibenzoy kislotasi

p-oksibenzoy kislotasi

oksibenzoy kislotasi

Ko‘rsatilgan moddalardan qaysilari suvda yaxshi eriy¬di:

natriy benzoat, natriy salitsilat

benzoy kislotasi, salitsilamid

salitsil kislotasi, benzoy kislotasi

salitsilamid, salitsil kislotasi

Toluolni oksidlab qaysi modda olinadi:

benzoy kislotasi

Salitsilamid

Fenatsetin

Paratsetamol

Temir (III) xloridi bilan qaysi modda pushti sariq rangli cho‘kma hosil qiladi:

benzoy kislotasi

fenol

salitsil kislotasi

atsetasalitsil kislotasi

Benzoy kislotasini temir (III) xlorid bilan reak¬siyasini qanday sharoitda olib boriladi:

kuchsiz ishqoriy

neytral

kislotali

ishqori

Qaysi reaksiyalar yordamida natriy benzoatni benzoy kislotasidan farqlash mumkin:

rux uranil atsetat bilan sariq cho‘kma hosil bo‘¬lishi, rangsiz alangani sariq rangga bo‘yalishi

temir (III) xlorid bilan va rangsiz alangani sariq rangga bo‘yashi

azot kislotasi ta’sirda oq kristallarni hosil bo‘lishi va alangani binafsha rangga

bo‘yalishi, rux uranil atsetat bilan sariq cho‘kma hosil bo‘lishi indikor bilan

Quyida keltirilgan moddalardan qaysi biri fenolga karboksil guruhni kiritish yo‘li bilan olinadi:

salitsil kislota

benzoy kislota

atsetil salitsil kislota

natriy benzoat

Temir (III) xlorid bilan ko‘k-binafsha rang hosil qiluvchi moddani ko‘rsating:

salitsil kislotasi

benzoy kislotasi

atsetilsalitsil kislotasi

natriy benzoat

Qaysi reaksiya yordamida natriy salitsilatni salitsi¬lat kislotadan farqlanadi:

azot kislota ta’sirida kristallik cho‘kma hosil bo‘lishi va rangsiz alangani sariq rangga bo‘yalishi

temir (III) xlorid bilan rang hosil qilishi va rangsiz alangani sariq rangga bo‘yashi

rangsiz alangani binafsha rangga buo‘yalishi

rangsiz alangani g‘ishtsimon-qizil rangga bo‘yalishi va temir (III) xloridi bilan rang hosil bo‘lishi

MX bo‘yicha benzoy kislotani miqdori qaysi usulda aniqlanishini ko‘rsating:

alkolimetrik usul

bromatometrik usul

yodometrik

FEK-usul

MX bo‘yicha natriy benzoatni miqdori qaysi usulda aniqlanishini ko‘rsating:

atsidometrik

bromatometrik usul

yodometrik

gravimetrik

MX bo‘yicha salitsil kislotani miqdori qaysi usulda aniqlanishini ko‘rsating:

alkolimetrik

bromatometrik

yodometrik

gravimetrik

Oksifenamiddan kislotali gidroliz natijasida hosil bo’lgan p-aminofenolni qaysi reaktiv bilan aniqla¬nadi:

natriy rezorsinat

temir (III) xlorid

diazoreaktiv

dixromat kaliy kislotali muxitda

MX bo‘yicha salitsil amidni miqdorini qaysi usulda aniqlaydi:

Ke’ldal usuli (mineralizatsiya )

bromatometrik

yodxlorometrik

neytrallash

MX bo‘yicha oksifenamidni miqdorini qaysi usulda aniqlaydi:

Keldal usuli (mineralizatsiyadan keyin)

bromatometrik

yodxlorometrik

neytrallash

Qaysi moddani kislotali gidroliz natijasida sirka kislota ajralib chiqadi:

atsetilsalitsil kislota

oksifenamid

salitsilamid

fenilsalitsilat

MX bo‘yicha gidrolizdan keyin aspirin va fenilsa¬litsilat qaysi reaktivlar bilan para-xinoidli rang¬li mahsulot hosil qiladi:

konsentrlangan sulfat kislota, formalin

azot kislota, formalin

sulfat kislota eritmasi, formalin

temir (III) xloridi, formalin

MX talabiga binoan atsetilsalitsil kislotani miqdori qaysi usulda aniqlanishini ko‘rsating:

alkalimetrik usul

ishqoriy gidrolizdan so‘ng, atsidometrik usul

bromatometrik usul

SF-usul

MX bo‘yicha fenilsalitsilatni miqdori qaysi usulda aniqlanadi:

atsidometrik usul ishqor bilan gidrolizga uch¬ratib ortiqcha ishqorni kislota bilan titrlash

bromatometrik gidrolizga uchragandan keyin

eytrallash ishqor bilan gidrolizga uchratgan¬dan keyin salitsilat natriy bo‘yicha

yodxlorometrik

Urotropinni chinligini ammiakni ajralib chiqishi bo’¬yicha qanday aniqlanadi:

kislota bilan gidrolitik parchalashdan so’ng ishqoreritmasi ta'sirida

ishqoreritmasi bilan gidrolitik parchalangandan so’ng kislota ta'sirida

oksidlanishdan so’ng

qaytarishdan so’ng

MX bo’yicha urotropinni miqdorini aniqlash usulini ko’rsating:

alkalimetrik usul kislotali gidrolizdan keyin

atsidometrik usul

argentometrik usul

yodometrik usul

Xloralgidratni chinligini kumush nitratni ammiakli eritma bilan aniqlashdagi reaktsiyasini ko’rsating:

oksidlanish

birikish

izomerlanish

kondensatsiyalanish

MX bo’yicha xloralgidratni miqdori qaysi usulda aniqlanishini ko’rsating:

neytrallash usuli

yodometrik usuli

argentometrik usuli

atsidometrik usuli

Benzoy kislotasini temir III xlorid bilan reak¬tsiyasini qanday sharoitda olib boriladi:

neytral

kislotali

ishqoriy

ishqoriy, neytral

Qaysi moddani sitrat natriy bilan qizdirganda fe¬nolni xidi seziladi:

salitsil kislota

atsetilsalitsil kislota

fenil salitsilat

oksifenamid

MX bo’yicha benzoy kislotani miqdori qaysiusulda aniqlanishini ko’rsating:

alkolimetrik usul

bromatometrik usul

yodometrik

Sf-usul

Benzoy kislota va salitsil kislotalari qanday dori shaklida qo‘llaniladi:

malxam dori

eritma holida (suvli)

tabletka

in’eksion eritma

Natriy benzoatni qanday maqsadda qo‘llanilishini ko‘rsating:

balg‘am ko‘chiruvchi

antiseptik

shamollashga qarshi

revmatizmga qarshi

Oksifenamidni qaysi maqsadda qo‘llanilishini ko‘rsa¬ting:

o‘t xaydovchi

antiseptik

balg‘am ko‘chiruvchi

revmatizmga qarshi

MX asosida fenolni chinligini aniqlashda qo’llani¬ladigan reaktsiyalarni ko’rsating:

temir 111 xloridi bilan rangli reaktsiya va ga¬logenlash reaktsiyas

murakkab efir xosil bo’lish reaktsiyasi va galo¬genlash reaktsiyasi

indofenol xosil bo’lish reaktsiyasi va aurin buyoq xosil bo’lish reaktsiyasi

murakkab efir xosil bo’lish reaktsiyasi

Qanday xossalariga asosan bariy sulfat tibbiyotda qo‘llaniladi:

kislota va suvda erimaydi, rentgen nurini o‘t¬kazmaydi

kislota va suvda eriydi, rentgen nurini o‘tka¬zadi

kislota va suvda eriydi, rentgen nurini o‘tkazmaydi

kislotada eriydi

Vikasolni chinligini aniqlashda MX tavsiya etgan reaktivlarni ko’rsating:

natriy gidroksid va kontsentrlangan sulfat kislota

kontsentrlangan sulfat kislota va kraxmal

yodat kaliy va kaliy permanganat

natriy gidroksid va kraxmal

Vikasolni MX bo’yicha miqdorini qaysi usulda aniq¬lanadi:

tserimetrik

sf - usuli

fek - usuli

tortma usuli

Vikasol tarkibidagi et aralashma natriy bisulfitni miqdorini MX bo’yicha qaysi usulda aniqlanadi:

yodometri

yodatometrik

permanganometrik

xloraminometrik

Oksalin qaysi birikmani xosilasi xisoblanadi:

xinon

fenol

naftatsen

naftalin

Oksalinni miqdorini MX bo’yicha qaysi usulda aniqlanishini ko’rsating:

tserimetriya

bromatometriya

yodometriya

fek-metod

MX bo’yicha penitsillinlarni chinligini aniqlashda gidro¬ksamat xosil qiluvchireaktivini ko’rsating:

mis nitrati

kumush nitrati

kurgoshin nitrati

simob (11) nitrati

Penitsillinlarni chinligini aniqlashda qaysireaktsiya ular uchun umumiy xisoblanadi:

gidroksilamin va ishqor eritmasida kizdirgandan keyin mis G`11G` nitrat bilan yashil rang xosil bo’lishi

ishqorva natriy nitroprussidi bilan kizdirganda binafsha rang xosil bo’lishi

xromatrop kislota va kontsentrlangan sulfat kislota ishtirokida rangli maxsulot xosil bo’lishi

Feling reaktivi bilan binafsha rang xosil bo’lishi

Fenoksimetilpentsillini chinligini aniqlashusullari¬ni ko’rsating:

yashil rangli mis gidroksamat xosil bo’lishi va SF-usulida yutilish maksimumlarini aniklash

xromatrop kislota bilan kontsentrlangan sulfat kislota ishtirokida kizil rang xosil bo’lishi

kontsentrlangan sulfat kislota bilan binafsha rang xosil bo’lishi

sf-usulida yutilish maksimumlarini aniklash

Benzilpenitsillin kaliyli tuzini uning natriyli tuzidan farq etuvchi reaktsiyasini ko’rsating:

mineralizatsiyadan so’ng vino-tosh kislotasi

yashil rangli mis gidroksamatini xosil bo’lishi

bilan ok cho’kma xosil bo’lishi

xromatrop kislotasi bilan kontsentrlangan sul¬fat kislota ishtirokida binafsha rang xosil bo’lishi

Benzilpenitsillin natriyli tuzini boshqa penitsil¬linlardan farq qiluvchi sifat reaktsiyasini ko’rsating:

rangsiz alangani sariq rangga bo’yalishi

mis nitrat bilan gidroksamat xosil bo’lishi

ishqor bilan qizdirgandan so’ng oltingugurtni aniqlash bo’yicha

yod eritmasi bilan kungir cho’kma xosil bo’lishi

Benzilpenitsillin quyida keltirilgan moddalarni qaysi biri bilan tuz xolida chiqariladi:

novokain

novokainamid

dikain

gidroksilamin

Benzilpenitsillini novokainli tuzini uning boshqa preparatlardan farqlovchi reaktsiyasini ko’rsating:

azobuyoq xosil qilish

feling reaktivi bilan

natriy gidroksidi bilan qizdirgandan so’ng oltin gugurtni aniqlash bo’yicha

mis gidroksamatini xosil bo’lishi

Tabiiy penitsillin preparatlarini miqdori MX binoan qaysi usulda aniqlanadi:

yodometrik

neytrallash

fek

sf

Qanday kimeviy reagentlar va qaysi fermentlar penitsillinlarni turqunligiga ta'sir etadi:

kislota, ishqor, penitsillinaza

kislota, ishqor, amilaza

ishqor, oksidlovchilar, amilaza

penitsillinaza

Ampitsillin tarkibida penitsillinlarni summasini qanday aniqlaydi:

atsidometrik ortiqcha ishqorni kislota bilan titrlab

yodometrik

alkolimetrik ortiqcha kislotani ishqor bilan titrlab

mikrobiologik

Qaysi preparatlar p-aminobenzoy kislota xosilasidir:

novokain, dikain

mefenamin kislota, bepask

diflofenak natriy voltaren, bepask

bepask, novokainamid

Dikaindagi birlamchi aromatik amino gurux qaysira¬dikalni saqlaydi:

butil

metil

etil

propil

Ko’rsatilgan preparatlardan qaysi biri suvda erimaydi:

anestezin

dikain

novokain

novokainamid

Quyida ko’rsatilgan preparatlardan qaysi biri azobuyoq xosil qilmaydi:

dikain

anestezin

novokain

novokainamid

Ko’rsatilgan preparatlardan qaysi biriga ishqor eritmasi ko’shilganda asos xolda cho’kmaga tushmaydi:

anestezin

dikain

novokain

novokainamid

MX bo’yicha novokainamidning novokaindan farqlovchi reaktsiyani ko’rsating:

vanadat ammoniy bilan

azobuyoq xosil qilish

xlor ionga reaktsiya

galogenlash reaktsiyasi

Anestezin qaysi reaktsiyasi bilan boshqa p-aminoben¬zoy kislota xosilasidan farq kiladi:

yodoform xosil bo’lishi

azobuyoq xosil bo’lishi

galogenlash reaktsiyasi

oksidlanish reaktsiyasi

Dikainni novokaindan farqlovchi reaktsiyani ko’rsating:

neytrallash va undan o-xinoidli birikma xosil qilish

galogenlash reaktsiyasi

xlor ion bo’yicha

ogir metallarni gidroksamatni xosil qilish

Davlat farmakopeyasi talabi buyicha p-aminobenzoy kislota xosilalarining miqdori qaysi usulda anik¬lanadi:

nitritometrik usul

bromatometrik usul

neytrallash usuli boqlangan kislota bo’yicha

FEK-usul

MX bo’yicha trimekainning miqdori qaysi usulda aniqlanadi:

suvsiz sharoitda titrlash usuli

neytrallash usuli suvli sharoitda

argentometrik usuli

yodometriya

MX bo’yicha Bepaskning chinligi aniqlashda ishlatiladi¬gan reaktsiyalarni ko’rsating:

temir 111 xlorid bilan rangli reaktsiya va ok¬salat ammoniy bilan cho’kma xosil bo’lishi

bo’lish reaktsiyasi va rangsiz alanganing sariq rang¬ga bo’yalishi

oqir metall tuzlari bilan qar-qil rangli cho’kma xosil bo’lishi va rangsiz alangani sariq rangga bo’yalishi

xlorid kislota bilan qizdirgandan keyin gidrolitik parchalanmasdan azobuyoq xosil

MX bo’yicha bepaskning miqdorini aniqlash usulini ko’rsating:

trilonometrik usul

tortma usuli

permanganatometrik usul

bromatometrik usul

Ko’rsatilgan moddalardan qaysi biri temir (111) xlorid bilan binafsha rang beradi:

paratsetamol

timol

fenatsetin

benzoy kislota

Fenatsetinni qaysi reaktiv bilan sariq cho’kma beri¬shini ko’rsating:

azot kislota

sulfat kislota

fosfat kislota

xlorid kislota

MX bo’yicha paratsetamolning miqdori qaysi usulda aniqlanadi:

nitritometrik, kislotali gidrolizdan so’ng

nitritometrik, kislotali gidrolizsiz

bromatometrik

alkalimetrik,kislotali gidrolizdan so’ng

Yodoformdagi yod qanday aniqlanadi:

 probirkada qizdirib

natriy ishqor eritmasi bilan qaynatib

sulfat kislota eritmasi bilan qaynatib

natriy gidroksid eritmasi va rux kukuni ishtirokida qaynatib

Yodoformning miqdorini aniqlashda farmakopeya bo’yicha argentometrik usulning qaysi biri qo’llaniladi:

folgard usuli

mor usuli

fayans usuli

gey-lyussak usuli

MX bo’yicha askorbin kislotasini miqdori qaysi usul¬da aniqlanadi:

yodatometrik

yodometrik

permanganatometrik

neytrallash

MX bo’yicha oltingugurt saqlagan aminokislotalarni miqdorini aniqlashni ko’rsating:

yodometrik usul

permanganametrik usul

neytrallash usuli

bromatometrik usul

Etil spirtini MX bo’yicha chinligini yodoform xosil qilib aniqlashdagi reaktivlarni ko’rsating:

yod eritmasi va natriy gidroksidi

natriy gidroksidi va natriy gipoyodid

natriy karbonat va yod eritmasi

kaltsiy gidroksidi va yod eritmasi

Etil spirtini MX bo’yicha chinligini murakkab efir xosil bo’lishi bo’yicha aniqlashda ishlatiladigan reak¬tivlarni ko’rsating:

 sirka kislotasi, sulfat kislota

 propion kislotasi, sulfat kislota

bor kislotasi, sulfat kislota

 chumoli kislotasi, sulfat kislota

MX bo’yicha etil spirtini sifati qaysi fizik kons¬tantlar bo’yicha aniqlanishini ko’rsating:

 zichligi, kaynash xarorati

 qaynash xarorati, qovushqoqligi

 qovushkokligi,zichligi

 qovushkokligi,zichligi

Glitserinni chinligini aniqlashda akrolein xosil bo’lishi bo’yicha qaysi reaktiv ishlatiladi:

gidrosulfat kaliya

kontsentrlangan sulfat kislota

quritilgan kaltsiy xloridi

hammasi tugri

Qanday moddalarni gidroliz qilish natijasida glitserin olinadi:

yuqori molekulali yog kislotalar efiridan

kam molekulali kislotalar efiridan

spirtlarni mineral kislotalar bilan murakkab efiridan

ko’p molekulali kislotalar efiridan

Qanday fizik ko’rsatkichlar bo’yicha etil efirini chin¬ligi aniqlanadi:

zichligi va qaynash xarorati

qaynash xarorati, qotish xarorati

qotish xarorati, zichligi

suyultirish xarorati, zichligi

Kamfora siklik terpenlarning qaysi guruxiga mansub:

bitsiklik

monotsiklik

seskviterpenlar

triterpenlar

Terpengidratni chinligini aniqlashda qaysi reaktiv ishlatiladi:

kontsentrlangan sulfat kislota

kontsentrlangan xlorid kislota

kontsentrlangan sirka kislota

kontsentrlangan azot kislotasi

Kamforadagi keto guruxi qaysi reaktiv bilan reak¬tsiyaga kirishadi:

gidroksilamin gidroxloridi

furfurol

benzaldegid

vanilin

Bromkamforani tarkibidagi bromni ion xolatga qaysi reaktiv yordamida qizdirib o’tkazadi:

natriy gidroksid eritmasi va rux kukuni ishtirokida

kontsentrlangan sulfat kislota

pergidrol

kislotali sharoitda kaliy permanganat bilan

Qisqartirilgan Keldal usuli nimaga asoslangan:

30% ishqor eritmasi yordamida preparatni parchalashga asoslangan

suyultirilgan sulfat kislota bilan preparatni parcha¬lashga asoslangan

suyultirilgan ishqor eritmasi yordamida preparatni par¬chalashga asoslangan

natriy karbonat va kaliy nitrat aralashmasi yordamida parchalashga asoslangan

Keldal usuli bo’yicha miqdoriy tahlil qilinadigan dori preparatlarini ko’rsating:

atsiklik aminokislotalar

azot saqlagan organik birikmalar

barbituratlar

yod saqlagan organik dori moddalar