1-3 №20003151

1. Noma’lum inert gaz va kisloroddan iborat aralashma elektr uchqunlari orqali o’tkazilganda aralashmadagi kislorodning i ozonga aylandi va aralashmaning zichligi marta ortdi. Hosil bo’lgan aralashma dagi inertgazning massa ulushini (%) aniqlang.



A)23,8 B)19 C)20 D)25

1-3 №20004151

1. Noma’lum inert gaz va kisloroddan iborat aralashma elektr uchqunlari orqali o’tkazilganda aralashmadagi kislorodning i ozonga aylandi va aralashmaning zichligi marta ortdi. Dastlabki aralashma dagi inertgazning hajmiy ulushini (%) aniqlang.



A)80 B)25 C)75 D)20

1-3 №20005151

1. Noma’lum inert gaz va kisloroddan iborat aralashma elektr uchqunlari orqali o’tkazilganda aralashmadagi kislorodning i ozonga aylandi va aralashmaning zichligi marta ortdi. Hosil bo’lgan aralashma dagi kislorodning hajmiy ulushini (%) aniqlang.



A)25 B)75 C)60 D)20

1-3 №20006152

1. Misxlorid eritmasiga va metal plastinkalar tushirildi. Ma’lum vaqtdan so’ng, plastinkalarning massasi mos ravishda va ga ortdi. Agar metallarning ekvivalent massalari nisbati mos ravishda bo’lsa, necha g A metall konsentrlangan xlorid kislota bilan ta’sirlashganda l gaz hosil bo’ladi?



A)2,7 B)5,4 C)7,2 D)16,8

1-3 №20007152

1. Misxlorid eritmasiga va metal plastinkalar tushirildi. Ma’lum vaqtdan so’ng, plastinkalarning massasi mos ravishda va ga ortdi. Agar metallarning ekvivalent massalari nisbati mos ravishda bo’lsa, necha g B metall konsentrlangan xlorid kislota bilan ta’sirlashganda l gaz hosil bo’ladi?



A)2,7 B)5,4 C)7,2 D)16,8

1-3 №20008152

1. Misxlorid eritmasiga va metal plastinkalar tushirildi. Ma’lum vaqtdan so’ng, plastinkalarning massasi mos ravishda va ga ortdi. Agar metallarning ekvivalent massalari nisbati mos ravishda bo’lsa, necha g A metall konsentrlangan xlorid kislota bilan ta’sirlashganda l gaz hosil bo’ladi?



A)2,7 B)5,4 C)7,2 D)16,8

1-3 №20009152

1. Misxlorid eritmasiga va metal plastinkalar tushirildi. Ma’lum vaqtdan so’ng, plastinkalarning massasi mos ravishda va ga ortdi. Agar metallarning ekvivalent massalari nisbati mos ravishda bo’lsa, necha g B metall konsentrlangan xlorid kislota bilan ta’sirlashganda l gaz hosil bo’ladi?



A)2,7 B)5,4 C)7,2 D)16,8

1-3 №20010152

1. Misxlorid eritmasiga va metal plastinkalar tushirildi. Ma’lum vaqtdan so’ng, birinchi plastinkaning massasi g ga kamaydi, ikkinchi plastinkaning massasi esa ga ortdi. Agar metallarning ekvivalent massalari nisbati mos ravishda bo’lsa, necha g A metall konsentrlangan xlorid kislota bilan ta’sirlashganda l gaz hosil bo’ladi?



A)19,5 B)16,5 C)33,6 D)16,8

1-3 №20011152

1. Misxlorid eritmasiga va metal plastinkalar tushirildi. Ma’lum vaqtdan so’ng, birinchi plastinkaning massasi g ga kamaydi, ikkinchi plastinkaning massasi esa ga ortdi. Agar metallarning ekvivalent massalari nisbati mos ravishda bo’lsa, necha g B metall konsentrlangan xlorid kislota bilan ta’sirlashganda l gaz hosil bo’ladi?



A)19,5 B)16,5 C)33,6 D)16,8

1-3 №20012152

1. Misxlorid eritmasiga va metal plastinkalar tushirildi. Ma’lum vaqtdan so’ng, birinchi plastinkaning massasi g ga kamaydi, ikkinchi plastinkaning massasi esa ga ortdi. Agar metallarning ekvivalent massalari nisbati mos ravishda bo’lsa, necha g A metall konsentrlangan xlorid kislota bilan ta’sirlashganda l gaz hosil bo’ladi?



A)19,5 B)16,5 C)33,6 D)16,8

1-3 №20013152

1. Misxlorid eritmasiga va metal plastinkalar tushirildi. Ma’lum vaqtdan so’ng, birinchi plastinkaning massasi g ga kamaydi, ikkinchi plastinkaning massasi esa ga ortdi. Agar metallarning ekvivalent massalari nisbati mos ravishda bo’lsa, necha g B metall konsentrlangan xlorid kislota bilan ta’sirlashganda l gaz hosil bo’ladi?



A)19,5 B)16,5 C)33,6 D)16,8

1-4 №20014153

1. Noma’lum modda suyuqlanmasi elektroliz qilinganda anodda vodorod ajraldi. Noma’lum modda tarkibidagi elektron, proton va neytronlar yig’indisini aniqlang.



A)10 B)12 C)13 D)11

1-4 №20015153

1. Noma’lum modda suyuqlanmasi elektroliz qilinganda anodda vodorod ajraldi. Noma’lum modda tarkibidagi elektron, proton va neytronlar yig’indisini aniqlang.



A)64 B)62 C)63 D)61

1-4 №2001653

1. Noma’lum modda suyuqlanmasi elektroliz qilinganda anodda vodorod ajraldi. Noma’lum modda tarkibidagi elektron, proton va neytronlar yig’indisini aniqlang.



A)38 B)39 C)37 D)40

1-4 №20017153

1. Noma’lum modda suyuqlanmasi elektroliz qilinganda anodda vodorod ajraldi. Noma’lum modda tarkibidagi elektron, proton va neytronlar yig’indisini aniqlang.



A)17 B)15 C)16 D)14

1-4 №20018153

1. Noma’lum modda suyuqlanmasi elektroliz qilinganda anodda vodorod ajraldi. Noma’lum modda tarkibidagi elektron, proton va neytronlar yig’indisini aniqlang.



A)59 B)57 C)60 D)58

1-4 №20019153

1. Noma’lum modda suyuqlanmasi elektroliz qilinganda anodda vodorod ajraldi. Noma’lum modda tarkibidagi elektron, proton va neytronlar yig’indisini aniqlang.



A)36 B)34 C)33 D)35

1-4 №20020153

1. Noma’lum modda suyuqlanmasi elektroliz qilinganda anodda vodorod ajraldi. Noma’lum modda tarkibidagi elektron, proton va neytronlar yig’indisini aniqlang.



A)195 B)196 C)198 D)197

1-4 №20021154

1. molyar nisbatda olinga ikkita metalldan iborat aralashma mavjud. Agar aralashmaning namunasiga mo’l miqdordagi vodorod xlorid qo’shilsa yoki namunasiga mo’l midordagi natriy ishqor qo’shilsa har ikkala holatda ham ml dan gaz ajraladi. Metallarni aniqlang.



A)Mg, Al B)Ca, Be C)K, Zn D)Mn, Al

1-4 №20022154

1. molyar nisbatda olinga ikkita metalldan iborat aralashma mavjud. Agar aralashmaning namunasiga mo’l miqdordagi vodorod xlorid qo’shilsa yoki namunasiga mo’l midordagi natriy ishqor qo’shilsa har ikkala holatda ham l dan gaz ajraladi. Metallarni aniqlang.



A)Mg, Al B)Ca, Be C)K, Zn D)Mn, Al

1-4 №20023154

1. molyar nisbatda olinga ikkita metalldan iborat aralashma mavjud. Agar aralashmaning namunasiga mo’l miqdordagi vodorod xlorid qo’shilsa yoki namunasiga mo’l midordagi natriy ishqor qo’shilsa har ikkala holatda ham ml dan gaz ajraladi. Metallarni aniqlang.



A)Mg, Al B)Ca, Be C)K, Zn D)Mn, Al

1-4 №20024154

1. molyar nisbatda olinga ikkita metalldan iborat aralashma mavjud. Agar aralashmaning namunasiga mo’l miqdordagi vodorod xlorid qo’shilsa yoki namunasiga mo’l midordagi natriy ishqor qo’shilsa har ikkala holatda ham ml dan gaz ajraladi. Metallarni aniqlang.



A)Mg, Al B)Ca, Be C)K, Zn D)Mn, Al

1-4 №20025154

1. molyar nisbatda olinga ikkita metalldan iborat aralashma mavjud. Agar aralashmaning namunasiga mo’l miqdordagi vodorod xlorid qo’shilsa yoki namunasiga mo’l midordagi natriy ishqor qo’shilsa har ikkala holatda ham ml dan gaz ajraladi. Metallarni aniqlang.



A)Na, Al B)Ca, Be C)K, Zn D)Mn, Al

1-4 №20026154

1. molyar nisbatda olinga ikkita metalldan iborat aralashma mavjud. Agar aralashmaning namunasiga mo’l miqdordagi vodorod xlorid qo’shilsa yoki namunasiga mo’l midordagi natriy ishqor qo’shilsa har ikkala holatda ham ml dan gaz ajraladi. Metallarni aniqlang.



A)Mg, Al B)Fe, Be C)K, Zn D)Mn, Al

1-4 №20027154

1. molyar nisbatda olinga ikkita metalldan iborat aralashma mavjud. Agar aralashmaning namunasiga mo’l miqdordagi vodorod xlorid qo’shilsa yoki namunasiga mo’l midordagi natriy ishqor qo’shilsa har ikkala holatda ham ml dan gaz ajraladi. Metallarni aniqlang.



A)Mg, Al B)Ca, Be C)Li, Zn D)Mn, Al

1-4 №200284154

1. molyar nisbatda olinga ikkita metalldan iborat aralashma mavjud. Agar aralashmaning namunasiga mo’l miqdordagi vodorod xlorid qo’shilsa yoki namunasiga mo’l midordagi natriy ishqor qo’shilsa har ikkala holatda ham ml dan gaz ajraladi. Metallarni aniqlang.



A)Mg, Al B)Ca, Be C)K, Zn D)Cd,Al

1-5 №20029155

1. Miltiqning patroni (o’qi) kapsulasi tarkibida sifatli detanator sifatida portlovchi simob dan foydalaniladi. Chunki o’q otilganda portlovchi simob parchalanadi va parchalanish mahsulotlari to’liq havoga tarqalib ketadi. Xavo almashtirish tizimi bo’lmagan o’lchamli miltiq otish zalida kichik kalibirli miltiqda necha marta o’q uzgandan so’ng, zaldagi havo nafas olish uchun xavfli hisoblanadi? (simobning havoda ruxsat etilgan miqdori )? Har bir patron tarkibida portlovchi simob bor.



A)12 B)16 C)24 D)15

1-5 №20030155

1. Miltiqning patroni (o’qi) kapsulasi tarkibida sifatli detanator sifatida portlovchi simob dan foydalaniladi. Chunki o’q otilganda portlovchi simob parchalanadi va parchalanish mahsulotlari to’liq havoga tarqalib ketadi. Xavo almashtirish tizimi bo’lmagan o’lchamli miltiq otish zalida kichik kalibirli miltiqda necha marta o’q uzgandan so’ng, zaldagi havo nafas olish uchun xavfli hisoblanadi? (simobning havoda ruxsat etilgan miqdori )? Har bir patron tarkibida portlovchi simob bor.



A)12 B)16 C)24 D)15

1-5 №20031155

1. Miltiqning patroni (o’qi) kapsulasi tarkibida sifatli detanator sifatida portlovchi simob dan foydalaniladi. Chunki o’q otilganda portlovchi simob parchalanadi va parchalanish mahsulotlari to’liq havoga tarqalib ketadi. Xavo almashtirish tizimi bo’lmagan o’lchamli miltiq otish zalida kichik kalibirli miltiqda necha marta o’q uzgandan so’ng, zaldagi havo nafas olish uchun xavfli hisoblanadi? (simobning havoda ruxsat etilgan miqdori )? Har bir patron tarkibida portlovchi simob bor.



A)12 B)16 C)24 D)15

1-5 №20032155

1. Miltiqning patroni (o’qi) kapsulasi tarkibida sifatli detanator sifatida portlovchi simob dan foydalaniladi. Chunki o’q otilganda portlovchi simob parchalanadi va parchalanish mahsulotlari to’liq havoga tarqalib ketadi. Xavo almashtirish tizimi bo’lmagan o’lchamli miltiq otish zalida kichik kalibirli miltiqda necha marta o’q uzgandan so’ng, zaldagi havo nafas olish uchun xavfli hisoblanadi? (simobning havoda ruxsat etilgan miqdori )? Har bir patron tarkibida portlovchi simob bor.



A)12 B)16 C)24 D)15

1-3 №20033156

1. Noma’lum elementning tabiatda bir-biridan farq qiluvchi 2 ta izatopi uchraydi. Agar bitta izatop atomi tarkibida neytronning mol ulushi boshqasida esa ga teng bo’lsa, elementni aniqlang.



A)Mg B)Be C)Al D)B

1-3 №20034156

1. Noma’lum elementning tabiatda bir-biridan farq qiluvchi 2 ta izatopi uchraydi. Agar bitta izatop atomi tarkibida neytronning mol ulushi boshqasida esa ga teng bo’lsa, elementni aniqlang.



A)Mg B)Be C)Al D)B

1-3 №20035156

1. Noma’lum elementning tabiatda bir-biridan farq qiluvchi 2 ta izatopi uchraydi. Agar bitta izatop atomi tarkibida neytronning mol ulushi boshqasida esa ga teng bo’lsa, elementni aniqlang.



A)Mg B)Be C)Al D)B

1-3 №20036156

1. Noma’lum elementning tabiatda bir-biridan farq qiluvchi 2 ta izatopi uchraydi. Agar bitta izatop atomi tarkibida neytronning mol ulushi boshqasida esa ga teng bo’lsa, elementni aniqlang.



A)Mg B)Be C)Al D)B

1-3 №20037157

1. Ma’lum hajmli kolbaga normal bosimda neon gazi to’ldirilgan, huddi shunday hajmli boshqa kolba esa bosimda noma’lum gaz bilan to’ldirilganda har ikkala kolbalarning massalari tenglashdi. Noma’lum gazni aniqlang.



A)N2B)CH4 C)O2 D)CO2

1-3 №20038157

1. Ma’lum hajmli kolbaga normal bosimda argon gazi to’ldirilgan, huddi shunday hajmli boshqa kolba esa bosimda noma’lum gaz bilan to’ldirilganda har ikkala kolbalarning massalari tenglashdi. Noma’lum gazni aniqlang.



A)N2 B)CH4 C)O2 D)CO2

1-3 №20039157

1. Ma’lum hajmli kolbaga normal bosimda argon gazi to’ldirilgan, huddi shunday hajmli boshqa kolba esa bosimda noma’lum gaz bilan to’ldirilganda har ikkala kolbalarning massalari tenglashdi. Noma’lum gazni aniqlang.



A)N2 B)CH4C)O2 D)CO2

1-3 №20040157

1. Ma’lum hajmli kolbaga normal bosimda argon gazi to’ldirilgan, huddi shunday hajmli boshqa kolba esa bosimda noma’lum gaz bilan to’ldirilganda har ikkala kolbalarning massalari tenglashdi. Noma’lum gazni aniqlang.



A)N2 B)CH4 C)O2D)CO2

1-3 №20041157

1. Ma’lum hajmli kolbaga normal bosimda neon gazi to’ldirilgan, huddi shunday hajmli boshqa kolba esa bosimda noma’lum gaz bilan to’ldirilganda har ikkala kolbalarning massalari tenglashdi. Noma’lum gazni aniqlang.



A)N2 B)CH4C)O2 D)CO2

1-3 №20042157

1. Ma’lum hajmli kolba normal bosimda neon gazi bilan to’ldirilgan, huddi shunday hajmli boshqa kolbaga qanday bosimda NO gazi to’ldirilganda kolbalarning massalari tenglashadi?

151,988 B)67,55 C)222,9 D)46



1-3 №20043157

1. Ma’lum hajmli kolba normal bosimda neon gazi bilan to’ldirilgan, huddi shunday hajmli boshqa kolbaga qanday bosimda propan gazi to’ldirilganda kolbalarning massalari tenglashadi?

151,988 B)67,55 C)222,9 D)46



1-3 №20044158

1. mis va misoksiddan iborat aralashma lis sulfat kislotada eritilganda eritmadagi tuzning massa ulushi ni tashkil qildi. Hosil bo’lgan eritmaning massasini aniqlang.



A)500 B)532 C)460 D)480

1-3 №20045158

1. mis va misoksiddan iborat aralashma lis sulfat kislotada eritilganda eritmadagi tuzning massa ulushi ni tashkil qildi. Hosil bo’lgan eritmadagi kislotaning massa ulushini aniqlang.



A)57,16 B)78,72 C)43,8 D)49

1-3 №20046158

1. mis va misoksiddan iborat aralashma lis sulfat kislotada to’liq eritilganda eritmadagi kislotning massa ulushi ni tashkil qildi. Hosil bo’lgan eritmadagi tuzning massa ulushini aniqlang.



A)20 B)25 C)16 D)80

1-3 №20047158

1. mis va misoksiddan iborat aralashma lis sulfat kislotada eritilganda eritmadagi tuzning massa ulushi ni tashkil qildi. Boshlang’ich aralashmadagi misning mol ulushini aniqlang.



A)80 B)36 C)20 D)64

1-3 №20048158

1. mis va misoksiddan iborat aralashma lis sulfat kislotada eritilganda eritmadagi tuzning massa ulushi ni tashkil qildi. Boshlang’ich aralashmadagi misning massa ulushini aniqlang.



A)80 B)36 C)20 D)64

1-3 №20049158

1. mis va misoksiddan iborat aralashma li nitrat kislota eritmasida eritilganda hosil bo’lgan eritmaning massasi ga teng bo’ldi. Olingan eritmadagi tuzning massa ulushini aniqlang.



A)15 B)9,3 C)18,8 D)11,7

1-3 №20050158

1. mis va misoksiddan iborat aralashma lis sulfat kislotada eritilganda eritmaning massasi ga tenglashdi. Hosil bo’lgan eritmadagi tuzning massa ulusnini aniqlang.



A)15 B)9,3 C)18,8 D)11,7

1-4 №20051159

1. Oltingugurt va misdan iborat birikma namunasi mo’l miqdordagi kislorodda yondirildi, bunda hosil bo’lgan gaz kaliy permanganatning kislotali muhitdagi eritmasini rangsizlantiradi. Yonish natijasida hosil bo’lgan qattiq qoldiqni eritish uchun esa xlorid kislota eritmasi sarf bo’lsa, dastlabki namunaning formulasini aniqlang.



A)CuS B)Cu2S C)Cu2S3 D)CuS2

1-4 №200521510

1. Oltingugurt va misdan iborat birikma namunasi mo’l miqdordagi kislorodda yondirildi, bunda hosil bo’lgan gaz kaliy permanganatning kislotali muhitdagi eritmasini rangsizlantiradi. Yonish natijasida hosil bo’lgan qattiq qoldiqni eritish uchun esa xlorid kislota eritmasi sarf bo’lsa, dastlabki namunaning massasini aniqlang.



A)14,4 B)19,2 C)26,4 D)24

1-4 №200531510

1. Oltingugurt va misdan iborat birikma namunasi mo’l miqdordagi kislorodda yondirildi, bunda hosil bo’lgan gaz kaliy dixromatning kislotali muhitdagi (qovoq rangli) eritmasini yashil rangga o’tkazadi. Yonish natijasida hosil bo’lgan qattiq qoldiqni eritish uchun sulfat kislota eritmasi sarf bo’lsa, dastlabki namunaning formulasini aniqlang.



A)CuS B)Cu2S C)Cu2S3 D)CuS2

1-4 №200541510

1. Oltingugurt va misdan iborat birikma namunasi mo’l miqdordagi kislorodda yondirildi, bunda hosil bo’lgan gaz kaliy dixromatning kislotali muhitdagi (qovoq rangli) eritmasini yashil rangga o’tkazadi. Yonish natijasida hosil bo’lgan qattiq qoldiqni eritish uchun sulfat kislota eritmasi sarf bo’lsa, dastlabki namunaning massasini aniqlang.



A)14,4 B)19,2 C)26,4 D)24

1-4 №200551510

1. Oltingugurt va temirdan iborat birikma namunasi mo’l miqdordagi kislorodda yondirildi, bunda hosil bo’lgan gaz kaliy dixromatning kislotali muhitdagi (qovoq rangli) eritmasini yashil rangga o’tkazadi. Yonish natijasida hosil bo’lgan qattiq qoldiqni eritish uchu№1 sulfat kislota eritmasi sarf bo’lsa, dastlabki namunaning massasini va formulasini aniqlang.



A)14,4 B)19,2 C)26,4 D)12

1-4 №200561510

1. Oltingugurt va temirdan iborat birikma namunasi mo’l miqdordagi kislorodda yondirildi, bunda hosil bo’lgan gaz kaliy permanganatning kislotali eritmasini rangsizlantiradi. Yonish natijasida hosil bo’lgan qattiq qoldiqni eritish uchun xlorid kislota eritmasi sarf bo’lsa, dastlabki namunaning formulasini aniqlang.



A)FeS B)Fe2S3 C)FeS2 D)Fe2S2

1-4 №200571510

1. Oltingugurt va temirdan iborat birikma namunasi mo’l miqdordagi kislorodda yondirildi, bunda hosil bo’lgan gaz kaliy dixromatning kislotali muhitdagi (qovoq rangli) eritmasini yashil rangga o’tkazadi. Yonish natijasida hosil bo’lgan qattiq qoldiqni eritish uchu№1 sulfat kislota eritmasi sarf



bo’lsa, dastlabki namunaning massasini va formulasini aniqlang.

A)FeS B)Fe2S3 C)FeS2 D)Fe2S2

1-4 №200581510

1. Oltingugurt va temirdan iborat birikma namunasi mo’l miqdordagi kislorodda yondirildi, bunda hosil bo’lgan gaz kaliy dixromatning kislotali muhitdagi (qovoq rangli) eritmasini yashil rangga o’tkazadi. Yonish natijasida hosil bo’lgan qattiq qoldiqni eritish uchu№1 sulfat kislota eritmasi sarf



bo’lsa, dastlabki namunaning massasini aniqlang.

A)14,4 B)19,2 C)26,4 D)12

1-4 №200591511

1. Kalsiy va kalsiy karbiddan iborat aralashma xlorid kislota bilan ishlanganda ajralgan gazlar aralashmasi katalizator ustidan o’tkazildi va reaksiya to’liq borgandan so’ng, massa nisbati 0,7:7,5 bo’lgan oddiy va murakkab moddadan iborat gazlar aralashmasi hosil bo’ldi. Dastlabki aralashmadagi kalsiyning massa ulushini aniqlang.

A)32 B)25,6 C)68 D)74,4

1-4 №200601511

1. Kalsiy va kalsiy karbiddan iborat aralashma xlorid kislota bilan ishlanganda ajralgan gazlar aralashmasi katalizator ustidan o’tkazildi va reaksiya to’liq borgandan so’ng, massa nisbati 5,3:30 bo’lgan oddiy va murakkab moddadan iborat gazlar aralashmasi hosil bo’ldi. Dastlabki aralashmadagi kalsiy karbidning massa ulushini aniqlang.

A)32 B)25,6 C)68 D)74,4

1-4 №200611511

1. Kalsiy va kalsiy karbiddan iborat aralashma xlorid kislota bilan ishlanganda ajralgan gazlar aralashmasi katalizator ustidan o’tkazildi va reaksiya to’liq borgandan so’ng, massa nisbati 0,4:15 bo’lgan oddiy va murakkab moddadan iborat gazlar aralashmasi hosil bo’ldi. Dastlabki aralashmadagi kalsiyning massa ulushini aniqlang.

A)40 B)33,3 C)60 D)66,7

1-4 №200621511

1. Kalsiy va kalsiy karbiddan iborat aralashma xlorid kislota bilan ishlanganda ajralgan gazlar aralashmasi katalizator ustidan o’tkazildi va reaksiya to’liq borgandan so’ng, massa nisbati 0,6:7,5 bo’lgan oddiy va murakkab moddadan iborat gazlar aralashmasi hosil bo’ldi. Dastlabki aralashmadagi kalsiy karbidning massa ulushini aniqlang.

A)40 B)33,3 C)60 D)66,7

1-5 №200631512

1. mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish gacha qizdirilganda yuqori unum bilan gazsimon murakkab modda hosil bo’ldi va reaksiya so’ngida idishdagi bosim dastlabki bosimga tenglashdi. Dastlab kam miqdorda olingan gazning 1 molida nechta praton bo’ladi?.



A)70 B)14C)38 D)34

1-5 №200641512

1. mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish gacha qizdirilganda yuqori unum bilan gazsimon murakkab modda hosil bo’ldi va reaksiya so’ngida idishdagi bosim dastlabki bosimga tenglashdi. Hosil bo’lgan murakkab gazning 1 molida nechta praton bo’ladi?.



A)62B)10C)74 D)100

1-5 №200651512

1. mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish gacha qizdirilganda yuqori unum bilan gazsimon murakkab modda hosil bo’ldi va reaksiya so’ngida idishdagi bosim dastlabki bosimga tenglashdi. Dastlab mo’l miqdorda olingan gazning 1 molida nechta proton bo’ladi?



A)70 B)14C)18 D)34

1-5 №200661512

1. mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish gacha qizdirilganda yuqori unum bilan gazsimon murakkab modda hosil bo’ldi va reaksiya so’ngida idishdagi bosim dastlabki bosimga tenglashdi. Hosil bo’lgan murakkab gazning suvda eritilganda hosil bo’lgan eritmani to’la neytarllash uchun necha li eritmasi talab etiladi?



A)2,5 C)3 D)5 D)1,5

1-5 №200671512

1. mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish gacha qizdirilganda yuqori unum bilan gazsimon murakkab modda hosil bo’ldi va reaksiya so’ngida idishdagi bosim dastlabki bosimga tenglashdi. Hosil bo’lgan murakkab gazni aniqlang.



A)ClF5B)NH3 C)BrCl5 D)HF

1-5 №200681512

1. mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish gacha qizdirilganda yuqori unum bilan gazsimon murakkab modda hosil bo’ldi va reaksiya so’ngida idishdagi bosim dastlabki bosimga tenglashdi. Hosil bo’lgan murakkab gazning bir molida nechta proton bo’ladi?.



A)34 B)38 C)72 D)74

1-5 №200691512

1. mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish gacha qizdirilganda yuqori unum bilan gazsimon murakkab modda hosil bo’ldi va reaksiya so’ngida idishdagi bosim dastlabki bosimga tenglashdi. Hosil bo’lgan murakkab gazning bir molida nechta proton bo’ladi?.



A)14 B)2 C)16 D)10

1-5 №200701512

1. mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish gacha qizdirilganda yuqori unum bilan gazsimon murakkab modda hosil bo’ldi va reaksiya so’ngida idishdagi bosim dastlabki bosimga tenglashdi. Dastlab kam miqdorda olingan gazning bir molida nechta proton bo’ladi?



A)34 B)38 C)72 D)74

1-5 №200711512

1. mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish gacha qizdirilganda yuqori unum bilan gazsimon murakkab modda hosil bo’ldi va reaksiya so’ngida idishdagi bosim dastlabki bosimga tenglashdi. Dastlab kam miqdorda olingan gazning bir molida nechta proton bo’ladi?



A)14 B)2 C)16 D)10

1-5 №200721512

1. mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish gacha qizdirilganda yuqori unum bilan gazsimon murakkab modda hosil bo’ldi va reaksiya so’ngida idishdagi bosim dastlabki bosimga tenglashdi. Dastlab mo’l miqdorda olingan gazning bir molida nechta proton bo’ladi?.



A)34 B)38 C)72 D)74

1-5 №200731512

1. mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish gacha qizdirilganda yuqori unum bilan gazsimon murakkab modda hosil bo’ldi va reaksiya so’ngida idishdagi bosim dastlabki bosimga tenglashdi. Dastlab mo’l miqdorda olingan gazning bir molida nechta proton bo’ladi?



A)14 B)2 C)16 D)10

1-5 №200741512

1. mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish gacha qizdirilganda yuqori unum bilan gazsimon murakkab modda hosil bo’ldi va reaksiya so’ngida idishdagi bosim dastlabki bosimga tenglashdi. Hosil bo’lgan murakkab gazning suvda eritilishidan olingan eritmani to’la neytarllash uchun necha li eritmasi talab etiladi?



A)2 B)3 D)1,5 D)1

1-5 №200751512

1. mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish gacha qizdirilganda yuqori unum bilan gazsimon murakkab modda hosil bo’ldi va reaksiya so’ngida idishdagi bosim dastlabki bosimga tenglashdi. Hosil bo’lgan murakkab gazning suvda eritilishidan olingan eritmani to’la neytarllash uchun necha li eritmasi talab etiladi?



A)0,5 B)0,25 D)2 D)1

1-5 №200761512

1. mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish gacha qizdirilganda yuqori unum bilan gazsimon murakkab modda hosil bo’ldi va reaksiya so’ngida idishdagi bosim dastlabki bosimga tenglashdi. Dastlab mo’l miqdorda olingan gazning 1 molida nechta praton bo’ladi?.



A)70 B)14C)38 D)34

1-5 №200771512

1. mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish gacha qizdirilganda yuqori unum bilan gazsimon murakkab modda hosil bo’ldi va reaksiya so’ngida idishdagi bosim dastlabki bosimga tenglashdi. Hosil bo’lgan murakkab gazning 1 molida nechta praton bo’ladi?.



A)192B)10C)74 D)100

1-5 №200781512

1. mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish gacha qizdirilganda yuqori unum bilan gazsimon murakkab modda hosil bo’ldi va reaksiya so’ngida idishdagi bosim dastlabki bosimga tenglashdi. Dastlab kam miqdorda olingan gazning 1 molida nechta praton bo’ladi?.



A)70 B)14C)38 D)34

1-5 №200791512

1. mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish gacha qizdirilganda yuqori unum bilan gazsimon murakkab modda hosil bo’ldi va reaksiya so’ngida idishdagi bosim dastlabki bosimga tenglashdi. Hosil bo’lgan murakkab gazning suvda eritilganda hosil bo’lgan eritmani to’la neytarllash uchun necha li eritmasi talab etiladi?



A)2,5 C)3 D)5 D)1,5

1-5 №200801512

1. mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish gacha qizdirilganda yuqori unum bilan gazsimon murakkab modda hosil bo’ldi va reaksiya so’ngida idishdagi bosim dastlabki bosimga tenglashdi. Hosil bo’lgan murakkab gazni aniqlang.



A)ClF5B)NH3 C)BrCl5 D)HF

1-5 №200811512

1. mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish gacha qizdirilganda yuqori unum bilan gazsimon murakkab modda hosil bo’ldi va reaksiya so’ngida idishdagi bosim dastlabki bosimga tenglashdi. Hosil bo’lgan murakkab gazni aniqlang.



A)ClF5B)NH3 C)BrCl5 D)HF

1-4 №200821513

1. Vodorod, is gazi va metandan iborat aralashma ning 1 hajmini to’liq yondirish uchun hajm havo sarf bo’lsa, yonishdan so’ng hosil bo’lgan aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini (n.sh) aniqlang.



A)15,1 B)20 C)17,5 D)18

1-4 №200831513

1. Vodorod, is gazi va metandan iborat aralashmaning 1 hajmini to’liq yondirish uchun hajm havo sarflandi. Agar yonishdan so’ng hosil bo’lgan aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini ga (n.sh da) teng bo’lsa, dastlabki aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini aniqlang.



A)10,2 B)8,4 C)7,8 D)12,4

1-4 №200841513

1. Vodorod, is gazi va metandan iborat aralashma ning 1 hajmini to’liq yondirish uchun hajm havo sarf bo’lsa, yonishdan so’ng hosil bo’lgan aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini (n.sh) aniqlang.



A)15 B)20 C)17,5 D)18

1-4 №200851513

1. Vodorod, is gazi va metandan iborat aralashmaning 1 hajmini to’liq yondirish uchun hajm havo sarflandi. Agar yonishdan so’ng hosil bo’lgan aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini ga (n.sh da) teng bo’lsa, dastlabki aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini aniqlang.



A)10,2 B)8,5 C)7,8 D)12,4

1-4 №200861513

1. Vodorod, is gazi va metandan iborat aralashma ning 1 hajmini to’liq yondirish uchun hajm havo sarf bo’lsa, yonishdan so’ng hosil bo’lgan aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini (n.sh) aniqlang.



A)15,6 B)20 C)17,5 D)18

1-4 №200871513

1. Vodorod, is gazi va metandan iborat aralashmaning 1 hajmini to’liq yondirish uchun hajm havo sarflandi. Agar yonishdan so’ng hosil bo’lgan aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini ga (n.sh da) teng bo’lsa, dastlabki aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini aniqlang.



A)10,2 B)8,4 C)7,8 D)12,4

1-4 №200881513

1. Vodorod, is gazi va metandan iborat aralashma ning 1 hajmini to’liq yondirish uchun hajm havo sarf bo’lsa, yonishdan so’ng hosil bo’lgan aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini (n.sh) aniqlang.



A)15 B)20 C)17,5 D)18

1-4 №200891513

1. Vodorod, is gazi va metandan iborat aralashmaning 1 hajmini to’liq yondirish uchun hajm havo sarflandi. Agar yonishdan so’ng hosil bo’lgan aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini ga (n.sh da) teng bo’lsa, dastlabki aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini aniqlang.



A)10,2 B)8,4 C)7,8 D)12,4

1-4 №200901513

1. Vodorod, is gazi va metandan iborat aralashma ning 1 hajmini to’liq yondirish uchun hajm havo sarf bo’lsa, yonishdan so’ng hosil bo’lgan aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini (n.sh) aniqlang.



A)16,25 B)20 C)17,5 D)18

1-4 №200911513

1. Vodorod, is gazi va metandan iborat aralashmaning 1 hajmini to’liq yondirish uchun hajm havo sarflandi. Agar yonishdan so’ng hosil bo’lgan aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini ga (n.sh da) teng bo’lsa, dastlabki aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini aniqlang.



A)10,2 B)8,4 C)7,8 D)12,4

1-3 №200921514

1. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatlari aralashmasi qizdirilganda hosil bo’lgan gazning hajmi , qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo’l miqdordagi xlorid kislota ta’sir ettirilganda ajaralgan gaz hajmining ni tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi moddalarning mol nisbatini mos ravishda aniqlang.



A)1:3 B)2:1 C)1:2 D)3:4

1-3 №200931514

1. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatlari aralashmasi qizdirilganda hosil bo’lgan gazning hajmi , qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo’l miqdordagi xlorid kislota ta’sir ettirilganda ajaralgan gaz hajmining ni tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi moddalarning mol nisbatini mos ravishda aniqlang.



A)1:3 B)2:1 C)1:2 D)3:4

1-3 №200941514

1. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatlari aralashmasi qizdirilganda hosil bo’lgan gazning hajmi , qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo’l miqdordagi xlorid kislota ta’sir ettirilganda ajaralgan gaz hajmining ni tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi moddalarning mol nisbatini mos ravishda aniqlang.



A)1:3 B)2:1 C)1:2 D)3:4

1-3 №200951514

1. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatlari aralashmasi qizdirilganda hosil bo’lgan gazning hajmi , qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo’l miqdordagi xlorid kislota ta’sir ettirilganda ajaralgan gaz hajmining ni tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi moddalarning mol nisbatini mos ravishda aniqlang.



A)1:3 B)2:1 C)1:2 D)3:4

1-3 №200961514

1. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatlari aralashmasi qizdirilganda hosil bo’lgan gazning hajmi , qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo’l miqdordagi xlorid kislota ta’sir ettirilganda ajaralgan gaz hajmining ni tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi natriy karbonatning massa ulushini aniqlang.



A)29,6 B)71,6 C)38,7 D)48,6

1-3 W №200971514

1. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatlari aralashmasi qizdirilganda hosil bo’lgan gazning hajmi , qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo’l miqdordagi xlorid kislota ta’sir ettirilganda ajaralgan gaz hajmining ni tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi natriy karbonatning massa ulushini aniqlang.



A)29,6 B)71,6 C)38,7 D)48,6

1-3 №200981514

1. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatlari aralashmasi qizdirilganda hosil bo’lgan gazning hajmi , qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo’l miqdordagi xlorid kislota ta’sir ettirilganda ajaralgan gaz hajmining ni tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi natriy karbonatning massa ulushini aniqlang.



A)29,6 B)71,6 C)38,7 D)48,6

1-3 №200991514

1. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatlari aralashmasi qizdirilganda hosil bo’lgan gazning hajmi , qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo’l miqdordagi xlorid kislota ta’sir ettirilganda ajaralgan gaz hajmining ni tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi natriy karbonatning massa ulushini aniqlang.



A)29,6 B)71,6 C)38,7 D)48,6

1-4 №201001515

1. Azot, vodorod va metandan iborat aralashma kislorod qo’shildi va yondirildi. Hosil bo’lgan gazlar aralashmasida suv bug’lari kondensatlangandan so’ng, aralashmaning hajmi ni tashkil qildi. Qolgan gazlar aralashmasi mo’l miqdordagi ishqor eritmasidan o’tkazilgandan so’ng aralashmaning hajmi ga kamaydi. Dastlabki aralashmadagi azotning hajmini aniqlang.



A)44 B)30 C)25 D)28

1-4 №201011515

1. Azot, vodorod va metandan iborat aralashma kislorod qo’shildi va yondirildi. Hosil bo’lgan gazlar aralashmasida suv bug’lari kondensatlangandan so’ng, aralashmaning hajmi ni tashkil qildi. Qolgan gazlar aralashmasi mo’l miqdordagi ishqor eritmasidan o’tkazilgandan so’ng aralashmaning hajmi ga kamaydi. Dastlabki aralashmaning o’rtacha molyar massasini aniqlang.



A)14,9 B)15,4 C)14,2 D)17,3

1-4 №201021515

1. Azot, vodorod va metandan iborat aralashma kislorod qo’shildi va yondirildi. Hosil bo’lgan gazlar aralashmasida suv bug’lari kondensatlangandan so’ng, aralashmaning hajmi ni tashkil qildi. Qolgan gazlar aralashmasi mo’l miqdordagi ishqor eritmasidan o’tkazilgandan so’ng aralashmaning hajmi ga kamaydi. Dastlabki aralashmaning o’rtacha molyar massasini aniqlang.



A)14,9 B)15,4 C)14,2 D)17,3

1-4 №201031515

1. Azot, vodorod va metandan iborat aralashma kislorod qo’shildi va yondirildi. Hosil bo’lgan gazlar aralashmasida suv bug’lari kondensatlangandan so’ng, aralashmaning hajmi ni tashkil qildi. Qolgan gazlar aralashmasi mo’l miqdordagi ishqor eritmasidan o’tkazilgandan so’ng aralashmaning hajmi 5 ga kamaydi. Dastlabki aralashmaning o’rtacha molyar massasini aniqlang.



A)14,9 B)15,4 C)14,2 D)17,3

1-4 №201041515

1. Azot, vodorod va metandan iborat aralashma kislorod qo’shildi va yondirildi. Hosil bo’lgan gazlar aralashmasida suv bug’lari kondensatlangandan so’ng, aralashmaning hajmi ni tashkil qildi. Qolgan gazlar aralashmasi mo’l miqdordagi ishqor eritmasidan o’tkazilgandan so’ng aralashmaning hajmi 4 ga kamaydi. Dastlabki aralashmaning o’rtacha molyar massasini aniqlang.



A)14,9 B)15,4 C)14,2 D)17,3

1-4 №201051515

1. Azot, vodorod va metandan iborat aralashma kislorod qo’shildi va yondirildi. Hosil bo’lgan gazlar aralashmasida suv bug’lari kondensatlangandan so’ng, aralashmaning hajmi ni tashkil qildi. Qolgan gazlar aralashmasi mo’l miqdordagi ishqor eritmasidan o’tkazilgandan so’ng aralashmaning hajmi 4 ga kamaydi. Dastlabki aralashmadagi azotning hajmiy ulushini aniqlang.



A)40 B)60 C)50 D)30

A)10,2 B)8,4 C)7,8 D)12,4

1-3 №201061516

1. 0,2 mol to’yingan uglevodorod to’liq yondirilishidan olingan olingan gazlar aralashmasi 150 g 57 % li Ba(OH)2 ertimasiga yuttirilganda 39,4 g cho’kma olingan bo’lsa, noma’lum bir molekula siklan tarkibidagi sp3 orbitallar sonini aniqlang..

A)4 B)12 C)20 D)16

1-3 №201071516

1. 0,04 mol to’yingan uglevodorod to’liq yondirilishidan olingan olingan gazlar aralashmasi 150 g 13,68 % li Ba(OH)2 ertimasiga yuttirilganda 15,76 g cho’kma olingan bo’lsa, noma’lum bir molekula siklan tarkibidagi sp3 orbitallar sonini aniqlang..

A)8 B)12 C)20 D)16

1-3 №201081516

1. 0,05 mol to’yinmagan uglevodorod to’liq yondirilishidan olingan olingan gazlar aralashmasi 150 g 22,8 % li Ba(OH)2 ertimasiga yuttirilganda 29,55 g cho’kma olingan bo’lsa, noma’lum alkenni aniqlang.

A)geksen B)buten C)etilen D)penten

1-3 №201091516

1. 0,1 mol to’yinmagan uglevodorod to’liq yondirilishidan olingan olingan gazlar aralashmasi 150 g 39,9 % li Ba(OH)2 ertimasiga yuttirilganda 39,4 g cho’kma olingan bo’lsa,noma’lum diyenni aniqlang.

A)C5H8 B)C4H6 C)C3H4 D)C2H4

1-3 №201101516

1. 0,05 mol to’yinmagan uglevodorod to’liq yondirilishidan olingan olingan gazlar aralashmasi 150 g 17,1 % li Ba(OH)2 ertimasiga yuttirilganda 9,85 g cho’kma olingan bo’lsa, noma’lum alkenni aniqlang.

A)metan B)buten C)propen D)penten

1-3 №201111516

1. 0,08 mol to’yinmagan uglevodorod to’liq yondirilishidan olingan olingan gazlar aralashmasi 150 g 22,8 % li Ba(OH)2 ertimasiga yuttirilganda 31,52 g cho’kma olingan bo’lsa, noma’lum alkadiyenni aniqlang.

A)C2H4B)C3H4 C)C4H6 D)C5H8

1-3 №201121516

1. 0,05 mol to’yingan uglevodorod to’liq yondirilishidan olingan olingan gazlar aralashmasi 150 g 11,4 % li Ba(OH)2 ertimasiga yuttirilganda 9,85 g cho’kma olingan bo’lsa, noma’lum alkanni aniqlang.

A)pentan B)etan C)propan D)butan

1-4 №201131517

1. Ekvimolyar nisbatda olingan natriyning ikki xil galogenidlari aralashmasi teng ikki qismga ajratildi. Birinchi qism mo’l miqdordagi Ca(OH)­2 eritmasiga qo’shildi, ikkinchi qism esa mo’l miqdorda olingan AgNO3 eritmasiga tushurildi. Agar ikkichi qism aralashmadan hosil bo’lgan cho’kmaning massasi, birinchi qismdan olingan cho’kmaning massasidan 3,68 marta katta bo’lsa, dastlabki aralashmadagi og’ir galogenidni aniqlang.

A)NaCl B)NaBr C)NaF D)NaI

1-4 №201141517

1. Ekvimolyar nisbatda olingan natriyning ikki xil galogenidlari aralashmasi teng ikki qismga ajratildi. Birinchi qism mo’l miqdordagi Ca(OH)­2 eritmasiga qo’shildi, ikkinchi qism esa mo’l miqdorda olingan AgNO3 eritmasiga tushurildi. Agar ikkichi qism aralashmadan hosil bo’lgan cho’kmaning massasi, birinchi qismdan olingan cho’kmaning massasidan 4,82 marta katta bo’lsa, dastlabki aralashmadagi og’ir galogenidni aniqlang.

A)NaCl B)NaBr C)NaF D)NaI

1-4 №201151517

1. Ekvimolyar nisbatda olingan natriyning ikki xil galogenidlari aralashmasi teng ikki qismga ajratildi. Birinchi qism mo’l miqdordagi Ca(OH)­2 eritmasiga qo’shildi, ikkinchi qism esa mo’l miqdorda olingan AgNO3 eritmasiga tushurildi. Agar ikkichi qism aralashmadan hosil bo’lgan cho’kmaning massasi, birinchi qismdan olingan cho’kmaning massasidan 6,03 marta katta bo’lsa, dastlabki aralashmadagi og’ir galogenidni aniqlang.

A)NaCl B)NaBr C)NaF D)NaI

1-4 №201161517

1. Ekvimolyar nisbatda olingan natriyning ikki xil galogenidlari aralashmasi teng ikki qismga ajratildi. Birinchi qism mo’l miqdordagi Ca(OH)­2 eritmasiga qo’shildi, ikkinchi qism esa mo’l miqdorda olingan AgNO3 eritmasiga tushurildi. Agar birinchi va ikkinchi qismdan hosil bo’lgan cho’kmalarning massasi dastlabki aralashmaning massasida№1,4 marta kichik bo’lsa, dastlabki aralashmadagi og’ir galogenidni aniqlang.

A)NaCl B)NaBr C)NaF D)NaI

1-4 №201171517

1. Ekvimolyar nisbatda olingan kaliyning ikki xil galogenidlari aralashmasi teng ikki qismga ajratildi. Birinchi qism mo’l miqdordagi Ca(OH)­2 eritmasiga qo’shildi, ikkinchi qism esa mo’l miqdorda olingan AgNO3 eritmasiga tushurildi. Agar birinchi va ikkinchi qismdan hosil bo’lgan cho’kmalarning massasi dastlabki aralashmaning massasida№1,56 marta kichik bo’lsa, dastlabki aralashmadagi og’ir galogenidni aniqlang.

A)KCl B)KBr C)KF D)KI

1-4 №201181517

1. Ekvimolyar nisbatda olingan natriyning ikki xil galogenidlari aralashmasi teng ikki qismga ajratildi. Birinchi qism mo’l miqdordagi Ca(OH)­2 eritmasiga qo’shildi, ikkinchi qism esa mo’l miqdorda olingan AgNO3 eritmasiga tushurildi. Agar ikkinchi qismdan hosil bo’lgan cho’kmaning massasi dastlabki aralashmaning massasida№1,4 marta kichik bo’lsa, dastlabki aralashmadagi og’ir galogenidni aniqlang.

A)NaCl B)NaBr C)NaF D)NaI

1-4 №201191517

1. Ekvimolyar nisbatda olingan kaliyning ikki xil galogenidlari aralashmasi teng ikki qismga ajratildi. Birinchi qism mo’l miqdordagi Ca(OH)­2 eritmasiga qo’shildi, ikkinchi qism esa mo’l miqdorda olingan AgNO3 eritmasiga tushurildi. Agar ikkinchi qismdan hosil bo’lgan cho’kmaning massasi dastlabki aralashmaning massasida№1,91 marta kichik bo’lsa, dastlabki aralashmadagi og’ir galogenidni aniqlang.

A)KCl B)KBr C)KF D)KI

1-4 №201201518

1. Marganes(IV) oksid va rux gidroksiddan iborat 9,3 g aralashma konsentrlangan xlorid kislotada to’liq eritildi. Bunda 1,12 l (n.sh) gaz hosil bo’ldi. Olingan eritmaga mo’l miqdordagi ammoniy sulfid qo’shildi, bunda olingan cho’kma ajratib olindi, quritildi va mo’l miqdordagi kislorodda yondirildi. Yonishdan so’ng hosil bo’lgan qattiq qoldiqning massasini aniqlang.

A)8,4 B)6,84 C)6,72 D)7,65

1-4 №201211518

1. Marganes(IV) oksid va rux gidroksiddan iborat 7,2 g aralashma konsentrlangan xlorid kislotada to’liq eritildi. Bunda 1,344 l (n.sh) gaz hosil bo’ldi. Olingan eritmaga mo’l miqdordagi ammoniy sulfid qo’shildi, bunda olingan cho’kma ajratib olindi, quritildi va mo’l miqdordagi kislorodda yondirildi. Yonishdan so’ng hosil bo’lgan qattiq qoldiqning massasini aniqlang.

A)8,4 B)6,84 C)6,72 D)7,65

1-4 №201221518

1. Marganes(IV) oksid va rux gidroksiddan iborat 7,44 g aralashma konsentrlangan xlorid kislotada to’liq eritildi. Bunda 0,896 l (n.sh) gaz hosil bo’ldi. Olingan eritmaga mo’l miqdordagi ammoniy sulfid qo’shildi, bunda olingan cho’kma ajratib olindi, quritildi va mo’l miqdordagi kislorodda yondirildi. Yonishdan so’ng hosil bo’lgan qattiq qoldiqning massasini aniqlang.

A)8,4 B)6,84 C)6,72 D)7,65

1-4 №201231518

1. Marganes(IV) oksid va rux gidroksiddan iborat 8,19 g aralashma konsentrlangan xlorid kislotada to’liq eritildi. Bunda 1,344 l (n.sh) gaz hosil bo’ldi. Olingan eritmaga mo’l miqdordagi ammoniy sulfid qo’shildi, bunda olingan cho’kma ajratib olindi, quritildi va mo’l miqdordagi kislorodda yondirildi. Yonishdan so’ng hosil bo’lgan qattiq qoldiqning massasini aniqlang.

A)8,4 B)6,84 C)6,72 D)7,65

1-5 №201241519

1. Alyuminiy va ruxdan iborat 9,2 g aralashma bilan 9,6 g oltingugurt qo’shib havosiz joyda qizdirildi. Bunda olingan qattiq aralashma suvda eritildi. Suvda erimay qolgan qoldiq ajratib olindi va quritildi. Bunda uning massasi 19,1 g ni tashkil qildi. Bu qattiq qoldiq konsentralangan nitrat kislota bilan ishlanganda ajralgan qo’ng’ir rangli gazning hajmini (n.sh) aniqlang.

A)6,72 B)24,64 C)40,32 D)13,44

1-5 №201251519

1. Alyuminiy va ruxdan iborat 11,9 g aralashma bila№16 g oltingugurt qo’shib havosiz joyda qizdirildi. Bunda olingan qattiq aralashma suvda eritildi. Suvda erimay qolgan qoldiq ajratib olindi va quritildi. Bunda uning massasi 28,5 g ni tashkil qildi. Bu qattiq qoldiq konsentralangan nitrat kislota bilan ishlanganda ajralgan qo’ng’ir rangli gazning hajmini (n.sh) aniqlang.

A)31,36 B)67,2 C)40,32 D)13,44

1-5 №201261519

1. Alyuminiy va ruxdan iborat 15,7 g aralashma bila№19,2 g oltingugurt qo’shib havosiz joyda qizdirildi. Bunda olingan qattiq aralashma suvda eritildi. Suvda erimay qolgan qoldiq ajratib olindi va quritildi. Bunda uning massasi 35,2 g ni tashkil qildi. Bu qattiq qoldiq konsentralangan nitrat kislota bilan ishlanganda ajralgan qo’ng’ir rangli gazning hajmini (n.sh) aniqlang.

A)33,6 B)69,44 C)40,32 D)80,64

1-5 №201241519

1. Alyuminiy va ruxdan iborat 14,6 g aralashma bila№19,2 g oltingugurt qo’shib havosiz joyda qizdirildi. Bunda olingan qattiq aralashma suvda eritildi. Suvda erimay qolgan qoldiq ajratib olindi va quritildi.Bunda uning massasi 34,7 g ni tashkil qildi. Bu qattiq qoldiq konsentralangan nitrat kislota bilan ishlanganda ajralgan qo’ng’ir rangli gazning hajmini (n.sh) aniqlang.

A)6,72 B)24,64 C)40,32 D)80,64

1-5 №201281519

1. Alyuminiy va ruxdan iborat 18,4 g aralashma bila№19,2 g oltingugurt qo’shib havosiz joyda qizdirildi. Bunda olingan qattiq aralashma suvda eritildi. Suvda erimay qolgan qoldiq ajratib olindi va quritildi. Bunda uning massasi 38,2 g ni tashkil qildi. Bu qattiq qoldiq konsentralangan nitrat kislota bilan ishlanganda ajralgan qo’ng’ir rangli gazning hajmini (n.sh) aniqlang.

A)49,28 B)80,64 C)40,32 D)13,44

1-5 №201291519

1. Alyuminiy va ruxdan iborat 16,5 g aralashma bilan 22,4 g oltingugurt qo’shib havosiz joyda qizdirildi. Bunda olingan qattiq aralashma suvda eritildi. Suvda erimay qolgan qoldiq ajratib olindi va quritildi. Bunda uning massasi 39,65 g ni tashkil qildi. Bu qattiq qoldiq konsentralangan nitrat kislota bilan ishlanganda ajralgan qo’ng’ir rangli gazning hajmini (n.sh) aniqlang.

A)23,52 B)50,4 C)40,32 D)94,08

1-5 №201301520

1. Tarkibida marganes (II) va rux sulfatlar saqlovchi eritmaga mo’l miqdordagi ammoniy sulfid qo’shilganda 45,5 g cho’kma hosil bo’ldi. Olingan cho’kma mo’l miqdordagi xlorid kislotada to’liq eritildi. Bunda hosil bo’lgan gaz konsentrlangan nitrat kislota eritmasi orqali o’tkazilganda 89,6 l (n.sh) qo’ng’ir rangli gaz hosil bo’lsa, boshlang’ish eritmadagi sulfatlar aralashmasining massasini aniqlang.

A)77,5 B)61,4 C)46,3 D)79,5

1-5 №201311520

1. Tarkibida marganes (II) va rux sulfatlar saqlovchi eritmaga mo’l miqdordagi ammoniy sulfid qo’shilganda 35,8 g cho’kma hosil bo’ldi. Olingan cho’kma mo’l miqdordagi xlorid kislotada to’liq eritildi. Bunda hosil bo’lgan gaz konsentrlangan nitrat kislota eritmasi orqali o’tkazilganda 71,68 l (n.sh) qo’ng’ir rangli gaz hosil bo’lsa, boshlang’ish eritmadagi sulfatlar aralashmasining massasini aniqlang.

A)77,5 B)61,4 C)46,3 D)79,5

1-5 №201321520

1. Tarkibida marganes (II) va rux sulfatlar saqlovchi eritmaga mo’l miqdordagi ammoniy sulfid qo’shilganda 27,1 g cho’kma hosil bo’ldi. Olingan cho’kma mo’l miqdordagi xlorid kislotada to’liq eritildi. Bunda hosil bo’lgan gaz konsentrlangan nitrat kislota eritmasi orqali o’tkazilganda 53,76 l (n.sh) qo’ng’ir rangli gaz hosil bo’lsa, boshlang’ish eritmadagi sulfatlar aralashmasining massasini aniqlang.

A)77,5 B)61,4 C)46,3 D)79,5

1-5 №201331520

1. Tarkibida marganes (II) va rux sulfatlar saqlovchi eritmaga mo’l miqdordagi ammoniy sulfid qo’shilganda 47,5 g cho’kma hosil bo’ldi. Olingan cho’kma mo’l miqdordagi xlorid kislotada to’liq eritildi. Bunda hosil bo’lgan gaz konsentrlangan nitrat kislota eritmasi orqali o’tkazilganda 89,6 l (n.sh) qo’ng’ir rangli gaz hosil bo’lsa, boshlang’ish eritmadagi sulfatlar aralashmasining massasini aniqlang.

A)77,5 B)61,4 C)46,3 D)79,5

1-5 №201341521

1. Ikkita organik moddadan iborat aralashma yondirilganda faqat karbanat angidrid va suv hosil bo’ladi. Yonish mahsulotlarining umumiy massasi 32g bo’lib, undagi vodorodning massa ulushi 5% ni tashkil qiladi. Agar dastlabki aralashmadagi uglerodning massa ulushi 40% ni tashkil qilsa, organik moddalarni aniqlang.

A)C2H5OH, CH3OH B)CH4, CH3OH

C)CH3OCH3, C3H8 D)C2H5OH, C2H6

1-5 №201351521

1. Ikkita organik moddadan iborat aralashma yondirilganda faqat karbanat angidrid va suv hosil bo’ladi. Yonish mahsulotlarining umumiy massasi 32g bo’lib, undagi vodorodning massa ulushi 5% ni tashkil qiladi. Agar dastlabki aralashmadagi uglerodning massa ulushi 40% ni tashkil qilsa, organik moddalarni aniqlang.

A)C2H5OH, CH3OH B)CH4, CH3OH

C)CH3OCH3, C3H8 D)C2H5OH, C2H6

1-5 №201361521

1. Ikkita organik moddadan iborat aralashma yondirilganda faqat karbanat angidrid va suv hosil bo’ladi. Yonish mahsulotlarining umumiy massasi 24g bo’lib, undagi uglerodning massa ulushi 15% ni tashkil qiladi. Agar dastlabki aralashmadagi vodorodning massa ulushi 15% ni tashkil qilsa, organik moddalarni aniqlang.

A)C2H5OH, CH3OH B)CH4, CH3OH

C)CH3OCH3, C3H8 D)C2H5OH, C2H6

1-5 №201371521

1. Ikkita organik moddadan iborat aralashma yondirilganda faqat karbanat angidrid va suv hosil bo’ladi. Yonish mahsulotlarining umumiy massasi 40g bo’lib, undagi vodorodning massa ulushi 5% ni tashkil qiladi. Agar dastlabki aralashmadagi uglerodning massa ulushi 50% ni tashkil qilsa, organik moddalarni aniqlang.

A)C2H5OH, CH3OH B)CH4, CH3OH

C)CH3OCH3, C3H8 D)C2H5OH, C2H6

1-5 №201381521

1. Ikkita organik moddadan iborat aralashma yondirilganda faqat karbanat angidrid va suv hosil bo’ladi. Yonish mahsulotlarining umumiy massasi 64g bo’lib, undagi uglerodning massa ulushi 15% ni tashkil qiladi. Agar dastlabki aralashmadagi vodorodning massa ulushi 20% ni tashkil qilsa, organik moddalarni aniqlang.

A)C2H5OH, CH3OH B)CH4, CH3OH

C)CH3OCH3, C3H8 D)C2H5OH, C2H6

1-5 №201391521

1. Ikkita organik moddadan iborat aralashma yondirilganda faqat karbanat angidrid va suv hosil bo’ladi. Yonish mahsulotlarining umumiy massasi 64g bo’lib, undagi vodorodning massa ulushi 5% ni tashkil qiladi. Agar dastlabki aralashmadagi uglerodning massa ulushi 40% ni tashkil qilsa,undagi kislorodli organik moddaning massa ulushini aniqlang.

A)35 B)66,67 C)50 D)25

1-5 №201401521

1. Ikkita organik moddadan iborat aralashma yondirilganda faqat karbanat angidrid va suv hosil bo’ladi. Yonish mahsulotlarining umumiy massasi 60g bo’lib, undagi uglerodning massa ulushi 15% ni tashkil qiladi. Agar dastlabki aralashmadagi vodorodning massa ulushi 15% ni tashkil qilsa, undagi kislorodli organik moddaning mol ulushini aniqlang.

A)35 B)66,67 C)50 D)25

1-5 №201411521

1. Ikkita organik moddadan iborat aralashma yondirilganda faqat karbanat angidrid va suv hosil bo’ladi. Yonish mahsulotlarining umumiy massasi 48g bo’lib, undagi vodorodning massa ulushi 5% ni tashkil qiladi. Agar dastlabki aralashmadagi uglerodning massa ulushi 50% ni tashkil qilsa, undagi kislorodli organik moddaning massa ulushini aniqlang.

A)87,5 B)35 C)20 D)25

1-5 №201421521

1. Ikkita organik moddadan iborat aralashma yondirilganda faqat karbanat angidrid va suv hosil bo’ladi. Yonish mahsulotlarining umumiy massasi 96g bo’lib, undagi uglerodning massa ulushi 15% ni tashkil qiladi. Agar dastlabki aralashmadagi vodorodning massa ulushi 20% ni tashkil qilsa, undagi kislorodli organik moddaning massa ulushini aniqlang.

A)87,5 B)35 C)50 D)10

1-5 №201431522

1. Simob(II) va alyuminiy nitratdan iborat 26,9g aralashmani kuchli qizdirilishidan olingan gazlar aralashmasi kaliy gidroksid eritmasi orqali o’tkazildi. Bunda yutilmay qolgan gazning hajmi (n.sh) tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi Hg(NO3)2 ning mol ulushini aniqlang.



A)50 B)25 C)40 D)37,5

1-5 №201441522

1. Simob(II) va alyuminiy nitratdan iborat 9,64g aralashmani kuchli qizdirilishidan olingan gazlar aralashmasi kaliy gidroksid eritmasi orqali o’tkazildi. Bunda yutilmay qolgan gazning hajmi (n.sh) tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi Hg(NO3)2 ning mol ulushini aniqlang.



A)50 B)25 C)40 D)37,5

1-5 №201451522

1. Simob(II) va alyuminiy nitratdan iborat 12,89g aralashmani kuchli qizdirilishidan olingan gazlar aralashmasi kaliy gidroksid eritmasi orqali o’tkazildi. Bunda yutilmay qolgan gazning hajmi (n.sh) tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi Hg(NO3)2 ning mol ulushini aniqlang.



A)50 B)25 C)40 D)37,5

1-5 №201461522

1. Simob(II) va alyuminiy nitratdan iborat 20,4g aralashmani kuchli qizdirilishidan olingan gazlar aralashmasi kaliy gidroksid eritmasi orqali o’tkazildi. Bunda yutilmay qolgan gazning hajmi (n.sh) tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi Hg(NO3)2 ning mol ulushini aniqlang.



A)50 B)25 C)40 D)37,5

1-5 №201471522

1. Simob(II) va alyuminiy nitratdan iborat 15,13 g aralashmani kuchli qizdirilishidan olingan gazlar aralashmasi kaliy gidroksid eritmasi orqali o’tkazildi. Bunda yutilmay qolgan gazning hajmi (n.sh) tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi Al(NO3)3 ning mol ulushini aniqlang.



A)20 B)12,5 C)70 D)75

1-5 №201481522

1. Simob(II) va alyuminiy nitratdan iborat 24,88 g aralashmani kuchli qizdirilishidan olingan gazlar aralashmasi kaliy gidroksid eritmasi orqali o’tkazildi. Bunda yutilmay qolgan gazning hajmi (n.sh) tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi Al(NO3)3 ning mol ulushini aniqlang.



A)20 B)12,5 C)70 D)75

1-5 №201491522

1. Simob(II) va alyuminiy nitratdan iborat 24,66 g aralashmani kuchli qizdirilishidan olingan gazlar aralashmasi kaliy gidroksid eritmasi orqali o’tkazildi. Bunda yutilmay qolgan gazning hajmi (n.sh) tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi Al(NO3)3 ning mol ulushini aniqlang.



A)20 B)12,5 C)70 D)75

1-5 №201501522

1. Simob(II) va alyuminiy nitratdan iborat 24,1 g aralashmani kuchli qizdirilishidan olingan gazlar aralashmasi kaliy gidroksid eritmasi orqali o’tkazildi. Bunda yutilmay qolgan gazning hajmi (n.sh) tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi Al(NO3)3 ning mol ulushini aniqlang.



A)20 B)12,5 C)70 D)75

1-4 №201511523

1. Suyuq holatda olingan bir asosli to’yingan karbon kislotaning molekulyar massasi, shu kislotaning propil efiri molekulyar massasi bila№1 nisbatda bo’lsa, kislotani aniqlang.



etan kislotabutan kislota



metan kislota propan kislota



1-4 №201511523

1. Suyuq holatda olingan bir asosli to’yingan karbon kislotaning molekulyar massasi, shu kislotaning propil efiri molekulyar massasi bilan nisbatda bo’lsa, kislotani aniqlang.



etan kislotabutan kislota



metan kislota propan kislota



1-4 №201531523

1. Suyuq holatda olingan bir asosli to’yingan karbon kislotaning molekulyar massasi, shu kislotaning etil efiri molekulyar massasi bilan nisbatda bo’lsa, kislotani aniqlang.



etan kislotabutan kislota



metan kislota propan kislota



1-4 №201541523

1. Suyuq holatda olingan bir asosli to’yingan karbon kislotaning molekulyar massasi, shu kislotaning metil efiri molekulyar massasi bila№1 nisbatda bo’lsa, kislotani aniqlang.



etan kislotabutan kislota



metan kislota propan kislota



1-4 №201551523

1. Suyuq holatda olingan bir asosli to’yingan karbon kislotaning molekulyar massasi, shu kislotaning propil efiri molekulyar massasi bilan nisbatda bo’lsa, kislotani aniqlang.



etan kislotabutan kislota



metan kislota propan kislota



1-4 №201561524

1. Etilen va atsitilen gazlari aralashmasi yondirilganda, hosil bo’lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO2 va H2O larning hajmiy ulushlari mos ravishda va ga teng bo’lsa, dastlabki aralashmadagi etilenning massa ulushini aniqlang.



A)35 B)65 C)50 D)70

1-4 №201571524

1. Etilen va atsitilen gazlari aralashmasi yondirilganda, hosil bo’lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO2 va H2O larning hajmiy ulushlari mos ravishda va ga teng bo’lsa, dastlabki aralashmadagi atsetilenning massa ulushini aniqlang.



A)35 B)65 C)50 D)70

1-4 №201581524

1. Etan va atsitilen gazlari aralashmasi yondirilganda, hosil bo’lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO2 va H2O larning hajmiy ulushlari mos ravishda va ga teng bo’lsa, dastlabki aralashmaning o’rtacha molyar massasini aniqlang.



A)28 B)27 C)27,5 D)29

1-4 №201591524

1. Propen va eten gazlari aralashmasi yondirilganda, hosil bo’lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO2 va H2O larning hajmiy ulushlari mos ravishda va ga teng bo’lsa, dastlabki aralashmaning o’rtacha molyar massasini aniqlang.



A)30,8 B)38 C)36 D)34,2

1-4 №201601524

1. Etan va atsitilen gazlari aralashmasi yondirilganda, hosil bo’lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO2 va H2O larning hajmiy ulushlari mos ravishda va ga teng bo’lsa, dastlabki aralashmaning o’rtacha molyar massasini aniqlang.



A)26,4 B)27,2 C)26,8 D)27,8

1-4 №201611524

1. Propin va etan gazlari aralashmasi yondirilganda, hosil bo’lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO2 va H2O larning hajmiy ulushlari mos ravishda va ga teng bo’lsa, dastlabki aralashmaning o’rtacha molyar massasini aniqlang.



A)36 B)32,5 C)34 D)37

1. Agar kimyoviy reaksiyalarda yangi bog’lanish hosil qilish uchun reagent elektron juft bermasa, bunday reagent ...(a) deyiladi va bunday reagentlarga quyidagi ...(b) lar misol bo’laoladi .

elektrofil; -nukleofil



1. Agar kimyoviy reaksiyalarda yangi bog’lanish hosil qilish uchun reagent elektron juft bersa, bunday reagent ...(a) deyiladi va bunday reagentlarga quyidagi ...(b) lar misol bo’laoladi .

elektrofil; -nukleofil



1. Alkanlarni galogenlash jarayoni qaysi reaksiya turiga mansub?



1. Alkenlarni galogenlash jarayoni qaysi reaksiya turiga mansub?

radikal birikish



elektrofil birikish;



nukleofil birikish;



radikal o’rin olish



1. Uchbog’ni -- ning energiyasi ga teng. Agar uchbog’dagi oddiy -bog’ning energiyasi, -bog’ning energiyasidan ga farq qilsa, -bog’ning energiyasini () hisblang.



A)88,5 B)59 C)110,5 D)81

1. Uchbog’ni -- ning energiyasi ga teng. Agar uchbog’dagi oddiy -bog’ning energiyasi, -bog’ning energiyasidan ga farq qilsa, uchbog’dagi oddiy -bog’ning energiyasini () hisblang.



A)88,5 B)59 C)110,5 D)81

1. Alkendagi qo’sh -- ning energiyasi ga teng. Agar qo’shbog’dagi oddiy -bog’ning energiyasi, -bog’ning energiyasida№1 ga farq qilsa, qo’shbog’dagi oddiy -bog’ning energiyasini () hisblang.



A)130 B)65 C)81 D)59

1. Alkendagi qo’sh -- ning energiyasi ga teng. Agar qo’shbog’dagi oddiy -bog’ning energiyasi, -bog’ning energiyasida№1 ga farq qilsa, -bog’ning energiyasini () hisblang.



A)130 B)65 C)81 D)59

1. Uchbog’ -- dagi oddiy -bog’ energiyasi, undagi -bog’ energiyasidan ga farq qiladi. Agar qo’sh bog’dagi oddiy -bog’ energiyasi, uchbog’dagi oddiy -bog’ energiyasiga teng bo’lib, bog’lari orasidagi farq ga teng bo’lsa, qo’sh bog’



-- ning energiyasini () aniqlang. (Uchbog’-- ning energiyasi ga teng).



1. Uchbog’ -- dagi oddiy -bog’ energiyasi, undagi -bog’ energiyasidan ga farq qiladi. Agar qo’sh bog’dagi oddiy -bog’ energiyasi, uchbog’dagi oddiy -bog’ energiyasiga teng bo’lib, bog’lari orasidagi farq ga teng bo’lsa, uchbog’



-- ning energiyasini () aniqlang. (Qo’shbog’-- ning energiyasi ga teng).



1. Uchbog’ -- dagi oddiy -bog’ energiyasi, undagi -bog’ energiyasidan ga farq qiladi. Agar qo’sh bog’dagi oddiy -bog’ energiyasi, uchbog’dagi oddiy -bog’ energiyasiga teng bo’lib, bog’lari orasidagi farq ga teng bo’lsa, uchbog’dagi oddiy -bog’ning energiyasini () aniqlang. (Qo’shbog’-- ning energiyasi ga teng).



1. Uchbog’ -- dagi oddiy -bog’ energiyasi, undagi -bog’ energiyasidan ga farq qiladi. Agar qo’sh bog’dagi oddiy -bog’ energiyasi, uchbog’dagi oddiy -bog’ energiyasiga teng bo’lib, bog’lari orasidagi farq ga teng bo’lsa, uchbog’dagi -bog’ning energiyasini () aniqlang. (Qo’shbog’-- ning energiyasi ga teng).



1. Uchbog’ -- dagi oddiy -bog’ energiyasi, undagi -bog’ energiyasidan ga farq qiladi. Agar qo’sh bog’dagi oddiy -bog’ energiyasi, uchbog’dagi oddiy -bog’ energiyasiga teng bo’lib, bog’lari orasidagi farq ga teng bo’lsa, qo’shbog’dagi -bog’ning energiyasini () aniqlang. (Qo’shbog’-- ning energiyasi ga teng).



1. Benzol hosil bo’lishi uchun sarflanadigan energiya ga teng. Agar benzol molekulasidagi oddiy -- bog’ energiyasi , qo’shbog’ -- energiyasi va - bog’ energiyasi ga teng bo’lsa, benzol halqasining rezonans energiyasini ( hisoblang.



A)36 B)207 C)1278 D)1521

1. Benzol hosil bo’lishi uchun sarflanadigAn energiya ga teng. Agar benzol molekulasidagi oddiy -- bog’ energiyasi , qo’shbog’ -- energiyasi va - bog’ energiyasi ga teng bo’lsa, benzol halqasining kuchlanish energiyasini ( hisoblang.



A)36 B)207 C)1278 D)1521

1. Benzol hosil bo’lishi uchun sarflanadigan energiya ga teng. Agar benzol molekulasidagi oddiy -- bog’ energiyasi , qo’shbog’ -- energiyasi va benzol halqasining rezonans energiyasi ga teng bo’lsa, Benzol halqasidagi 6 ta bog’ energiyasini ( hisoblang.



A)351 B)99 C)666 D)594

1. Benzol hosil bo’lishi uchun sarflanadigan energiya ga teng. Agar benzol molekulasidagi qo’shbog’ -- energiyasi - bog’ energiyasi ga va benzol halqasining rezonans energiyasi ga teng bo’lsa, benzol halqasidagi 3 ta oddiy -- bog’ energiyasini ( hisoblang.



A)147 B)81 C)315 D)243

1. Benzol hosil bo’lishi uchun sarflanadigan energiya ga teng. Agar benzol molekulasidagi oddiy -- bog’ energiyasi - bog’ energiyasi ga va benzol halqasining rezonans energiyasi ga teng bo’lsa, benzol halqasidagi 3 ta qo’shbog’ -- energiyasini ( hisoblang.



A)198 B)147 C)513 D)441

1. Ikkita alkil galogenidlarning ekvimolyar aralashmasiga mo’l miqdordagi metali ta’sir ettirilganda g (n.sh) ekvimolyar gazlar aralashmasi va 45 g tuz hosil bo’ldi. Alkil galogenid tarkibidagi galogenni aniqlang.



A)Br B)I C)F D)Cl

1. Ikkita alkil galogenidlarning ekvimolyar aralashmasiga mo’l miqdordagi metali ta’sir ettirilganda g (n.sh) ekvimolyar gazlar aralashmasi va 45 g tuz hosil bo’ldi. Alkil galogenid tarkibidagi galogenni aniqlang.



A)Br B)I C)F D)Cl

1. Ikkita alkil galogenidlarning ekvimolyar aralashmasiga mo’l miqdordagi metali ta’sir ettirilganda g (n.sh) ekvimolyar gazlar aralashmasi va 92,7 g tuz hosil bo’ldi. Alkil galogenid tarkibidagi galogenni aniqlang.



A)Br B)I C)F D)Cl

1. Ikkita alkil galogenidlarning ekvimolyar aralashmasiga mo’l miqdordagi metali ta’sir ettirilganda g (n.sh) ekvimolyar gazlar aralashmasi va g tuz hosil bo’ldi. Alkil galogenid tarkibidagi galogenni aniqlang.



A)Br B)I C)F D)Cl

1. Ikkita alkil galogenidlarning ekvimolyar aralashmasiga mo’l miqdordagi metali ta’sir ettirilganda g (n.sh) ekvimolyar gazlar aralashmasi va g tuz hosil bo’ldi. Alkil galogenid tarkibidagi galogenni aniqlang.



A)Br B)I C)F D)Cl

1. Noma’lum bir atomli spirtning molyar hajmi ga teng. Agar uning zichligi ga teng bo’lsa, spirtni aniqlang.



A)metanol B)etanol

C)propanol D)butanol

1. Noma’lum bir atomli spirtning molyar hajmi ga teng. Agar uning zichligi ga teng bo’lsa, spirtni aniqlang.



A)metanol B)etanol

C)propanol D)butanol

1. Noma’lum bir atomli spirtning molyar hajmi ga teng. Agar uning zichligi ga teng bo’lsa, spirtni aniqlang.



A)metanol B)et/anol C)propanol D)butanol

1. Noma’lum bir asosli to’yingan karbon kislotaning molyar hajmi ga teng. Agar uning zichligi ga teng bo’lsa, kislotani aniqlang.



A)metan kislota B)etan kislota C)propan kislota D)butan kislota

1. Noma’lum bir asosli to’yingan karbon kislotaning molyar hajmi ga teng. Agar uning zichligi ga teng bo’lsa, kislotani aniqlang.



A)metan kislota B)etan kislota C)propan kislota D)butan kislota

1. Noma’lum bir asosli to’yingan karbon kislotaning molyar hajmi ga teng. Agar uning zichligi ga teng bo’lsa, kislotani aniqlang.



A)metan kislota B)etan kislota C)propan kislota D)butan kislota

1. Diaseton spirtning molyar hajmi ga teng bo’lsa, uning zichligini ) aniqlang.



A)1,25 B)0,625 C)1,6 D)1,3

1. -toluidinning molyar hajmi ga teng bo’lsa, uning zichligini ) aniqlang.



A)1,25 B)0,625 C)1,6 D)1,3

1. Sulfanil kislotaning molyar hajmi ga teng bo’lsa, uning zichligini ) aniqlang.



A)1,25 B)1,5 C)1,6 D)1,15

1. Karbamin kislotaning molyar hajmi ga teng bo’lsa, uning zichligini ) aniqlang.



A)1,25 B)1,5 C)1,6 D)1,15

1. Dulsitning molyar hajmi ga teng bo’lsa, uning zichligini ) aniqlang.



A)1,25 B)1,5 C)1,6 D)1,15

1. Mannitning molyar hajmi ga teng bo’lsa, uning zichligini ) aniqlang.



A)1,25 B)1,5 C)1,6 D)1,15

1. Asetosirka efirning molyar hajmi ga teng bo’lsa, uning zichligini ) aniqlang.



A)1,3 B)1,5 C)1,6 D)1,15

1. Elaidin kislotaning molyar hajmi ga teng bo’lsa, uning zichligini ) aniqlang.



A)2,5 B)1,7 C)2 D)2,15

1. Aseton oksimning molyar hajmi ga teng bo’lsa, uning zichligini ) aniqlang.



A)1,25 B)1,5 C)1,6 D)1,15

1. Benzolga yetarli miqdorda ozon ta’sir ettirilganda triozonid hosil bo’ladi. Triozonid gidrolizlanganda hosil bo’lgan vodorod peroksid yordamida (ishqoriy muhitda) oksidlanishi mumkin bo’lgan Cr2(SO4)3 ning massasi, shunday miqdordagi vodorod peroksid yoramida (kislotali muhitda) qaytarilishi mumkin bo’lgan KMnO4 ning massasidan 20,24 g ga ko’p bo’lsa, triozonidning massasini aniqlang.

A)22,2 B)33,3 C)11,1 D)44,4

1. Benzolga yetarli miqdorda ozon ta’sir ettirilganda triozonid hosil bo’ladi. Triozonid gidrolizlanganda hosil bo’lgan vodorod peroksid yordamida (ishqoriy muhitda) oksidlanishi mumkin bo’lgan Cr2(SO4)3 ning massasi, shunday miqdordagi vodorod peroksid yoramida (kislotali muhitda) qaytarilishi mumkin bo’lgan KMnO4 ning massasidan 30,36 g ga ko’p bo’lsa, triozonidning massasini aniqlang.

A)22,2 B)33,3 C)11,1 D)44,4

1. Benzolga yetarli miqdorda ozon ta’sir ettirilganda triozonid hosil bo’ladi. Triozonid gidrolizlanganda hosil bo’lgan vodorod peroksid yordamida (ishqoriy muhitda) oksidlanishi mumkin bo’lgan Cr2(SO4)3 ning massasi, shunday miqdordagi vodorod peroksid yoramida (kislotali muhitda) qaytarilishi mumkin bo’lgan KMnO4 ning massasida№10,12 g ga ko’p bo’lsa, triozonidning massasini aniqlang.

A)22,2 B)33,3 C)11,1 D)44,4

1. Benzolga yetarli miqdorda ozon ta’sir ettirilganda triozonid hosil bo’ladi. Triozonid gidrolizlanganda hosil bo’lgan vodorod peroksid yordamida (ishqoriy muhitda) oksidlanishi mumkin bo’lgan Cr2(SO4)3 ning massasi, shunday miqdordagi vodorod peroksid yoramida (kislotali muhitda) qaytarilishi mumkin bo’lgan KMnO4 ning massasidan 40,48 g ga ko’p bo’lsa, triozonidning massasini aniqlang.

A)22,2 B)33,3 C)11,1 D)44,4

1. Benzolga yetarli miqdorda ozon ta’sir ettirilganda triozonid hosil bo’ladi. Triozonid gidrolizlanganda hosil bo’lgan vodorod peroksid yordamida (ishqoriy muhitda) oksidlanishi mumkin bo’lgan Cr2(SO4)3 ning massasi, shunday miqdordagi vodorod peroksid yoramida (kislotali muhitda) qaytarilishi mumkin bo’lgan KMnO4 ning massasidan 30,36 g ga ko’p bo’lsa, triozonid gidrolizidan hosil bo’lgan organik moddaning massasini (g) aniqlang.

A)26,1 B)15,6 C)17,4 D)19,5

1. Benzolga yetarli miqdorda ozon ta’sir ettirilganda triozonid hosil bo’ladi. Triozonid gidrolizlanganda hosil bo’lgan vodorod peroksid yordamida (ishqoriy muhitda) oksidlanishi mumkin bo’lgan Cr2(SO4)3 ning massasi, shunday miqdordagi vodorod peroksid yoramida (kislotali muhitda) qaytarilishi mumkin bo’lgan KMnO4 ning massasidan 40,48 g ga ko’p bo’lsa, dastlabki benzol massasini (g) aniqlang.

A)26,1 B)15,6 C)17,4 D)19,5

1. Benzolga yetarli miqdorda ozon ta’sir ettirilganda triozonid hosil bo’ladi. Triozonid gidrolizlanganda hosil bo’lgan vodorod peroksid yordamida (ishqoriy muhitda) oksidlanishi mumkin bo’lgan Cr2(SO4)3 ning massasi, shunday miqdordagi vodorod peroksid yoramida (kislotali muhitda) qaytarilishi mumkin bo’lgan KMnO4 ning massasidan 20,24 g ga ko’p bo’lsa, triozonid gidrolizidan hosil bo’lgan organik moddaning massasini (g) aniqlang.

A)26,1 B)15,6 C)17,4 D)19,5

1. Benzolga yetarli miqdorda ozon ta’sir ettirilganda triozonid hosil bo’ladi. Triozonid gidrolizlanganda hosil bo’lgan vodorod peroksid yordamida (ishqoriy muhitda) oksidlanishi mumkin bo’lgan Cr2(SO4)3 ning massasi, shunday miqdordagi vodorod peroksid yoramida (kislotali muhitda) qaytarilishi mumkin bo’lgan KMnO4 ning massasidan 50,6 g ga ko’p bo’lsa, dastlabki benzol massasini (g) aniqlang.

A)26,1 B)15,6 C)17,4 D)19,5

1. Quyidagi qaysi modda(lar) moddalar bilan FeCl3 reagentining ta’siri sifat reaksiya hisoblanadi?

1)bezoxinon; 2)alizarin; 3)solitsil kislota; 4)pikrin kislota;

5)fenoksisirkakislota;

A)2,4 B)1,5 C)2,3,4 D)3,4

1. Quyidagi qaysi modda(lar) moddalar bilan FeCl3 reagentining ta’siri sifat reaksiya hisoblanadi?

1)bezoxinon; 2)fenolftalein; 3)solitsil kislota; 4)pikrin kislota;

5)fenoksisirkakislota;

A)2,4 B)1,5 C)2,3,4 D)3,4

1. 161,2 g yog’ning to’liq sovunlanishida№166,8 g bitta karbon kislotaning natriyli tuzi hosil bo’lsa, kislotani aniqlang.

A)palmitin kislota B)stearin kislota C)olein kislota D)linol kislota

1. 133,5 g yog’ning to’liq sovunlanishida№137,7 g bitta karbon kislotaning natriyli tuzi hosil bo’lsa, kislotani aniqlang.

A)palmitin kislota B)stearin kislota C)olein kislota D)linol kislota

1. 221 g yog’ning to’liq sovunlanishidan 240 g bitta karbon kislotaning kaliyli tuzi hosil bo’lsa, kislotani aniqlang.

A)palmitin kislota B)stearin kislota

C)olein kislota D)linol kislota

1. 175,6 g yog’ning to’liq sovunlanishida№190,8 g bitta karbon kislotaning kaliyli tuzi hosil bo’lsa, kislotani aniqlang.

A)palmitin kislota B)stearin kislota

C)olein kislota D)linol kislota

1. 97,4 g yog’ning to’liq sovunlanishida№105 g bitta karbon kislotaning suyuq sovuni hosil bo’lsa, kislotani aniqlang.

A)arxin kislota B)lignotserin kislota

C)miristin kislota D)linolen kislota

1. 285,5 g yog’ning to’liq sovunlanishidan 304,5 g bitta karbon kislotaning suyuq sovuni hosil bo’lsa, kislotani aniqlang.

A)arxin kislota B)lignotserin kislota

C)miristin kislota D)linolen kislota

1. 144,4 g yog’ning to’liq sovunlanishida№159,6 g bitta karbon kislotaning suyuq sovuni hosil bo’lsa, kislotani aniqlang.

A)arxin kislota B)lignotserin kislota

C)miristin kislota D)linolen kislota

1. 218 g yog’ning to’liq sovunlanishidan 237 g bitta karbon kislotaning suyuq sovuni hosil bo’lsa, kislotani aniqlang.

A)arxin kislota B)lignotserin kislota

C)miristin kislota D)linolen kislota

1. 12 g dipeptidning ishqoriy muhitdagi gidrolizidan bir xil mahsulot hosil bo’ldi. Olingan eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda 3,36 l (n.sh) gaz hosil bo’lsa, dipeptidni aniqlang.

A)alanil-alanin B)glitsil-glitsin

C)valil-valin D)lizil-lizin

1. 6,6 g dipeptidning ishqoriy muhitdagi gidrolizidan bir xil mahsulot hosil bo’ldi. Olingan eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda 2,24 l (n.sh) gaz hosil bo’lsa, dipeptidni aniqlang.

A)alanil-alanin B)glitsil-glitsin

C)valil-valin D)lizil-lizin

1. 16,2 g dipeptidning ishqoriy muhitdagi gidrolizidan bir xil mahsulot hosil bo’ldi. Olingan eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda 3,36 l (n.sh) gaz hosil bo’lsa, dipeptidni aniqlang.

A)alanil-alanin B)glitsil-glitsin

C)valil-valin D)lizil-lizin

1. 1,7 g dipeptidning ishqoriy muhitdagi gidrolizidan bir xil mahsulot hosil bo’ldi. Olingan eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda 2,24 l (n.sh) gaz hosil bo’lsa, dipeptidni aniqlang.

A)alanil-alanin B)glitsil-glitsin

C)valil-valin D)lizil-lizin

1. 6,4 g dipeptidning ishqoriy muhitdagi gidrolizidan bir xil mahsulot hosil bo’ldi. Olingan eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda 1,792 l (n.sh) gaz hosil bo’lsa, dipeptidni aniqlang.

A)alanil-alanin B)glitsil-glitsin

C)valil-valin D)izoleysil-izoleysin

1. 19,8 g dipeptidning ishqoriy muhitdagi gidrolizidan bir xil mahsulot hosil bo’ldi. Olingan eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda 6,72 l (n.sh) gaz hosil bo’lsa, dipeptidni aniqlang.

A)alanil-alanin B)glitsil-glitsin

C)valil-valin D)izoleysil-izoleysin

1. 54 g dipeptidning ishqoriy muhitdagi gidrolizidan bir xil mahsulot hosil bo’ldi. Olingan eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda 11,2 l (n.sh) gaz hosil bo’lsa, dipeptidni aniqlang.

A)alanil-alanin B)glitsil-glitsin

C)valil-valin D)izoleysil-izoleysin

1. 12,2 g dipeptidning ishqoriy muhitdagi gidrolizidan bir xil mahsulot hosil bo’ldi. Olingan eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda 2,24 l (n.sh) gaz hosil bo’lsa, dipeptidni aniqlang.

A)alanil-alanin B)glitsil-glitsin

C)valil-valin D)izoleysil-izoleysin

1. 17,85 g tripeptidning ishqoriy muhitdagi gidrolizidan bir xil mahsulot hosil bo’ldi. Olingan eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda 3,36 l (n.sh) gaz hosil bo’lsa, tripeptid qanday amino kislota qoldig’idan iborat?.

A)alanin B)glitsin

C)valin D) izoleysin

1. 9,45g tripeptidning ishqoriy muhitdagi gidrolizidan bir xil mahsulot hosil bo’ldi. Olingan eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda 2,016 l (n.sh) gaz hosil bo’lsa, tripeptid qanday amino kislota qoldig’idan iborat?.

A)alanin B)glitsin

C)valin D) izoleysin

1. 3,78 g tripeptidning ishqoriy muhitdagi gidrolizidan bir xil mahsulot hosil bo’ldi. Olingan eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda 1,344 l (n.sh) gaz hosil bo’lsa, tripeptid qanday amino kislota qoldig’idan iborat?.

A)alanin B)glitsin

C)valin D) izoleysin

1. 11,55 g tripeptidning ishqoriy muhitdagi gidrolizidan bir xil mahsulot hosil bo’ldi. Olingan eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda 3,36 l (n.sh) gaz hosil bo’lsa, tripeptid qanday amino kislota qoldig’idan iborat?.

A)alanin B)glitsin

C)valin D) izoleysin

1. Oligosaxaridni to’liq gidrolizidan faqat bitta mahsulot – glyukoza hosil bo’ladi. Agar dastlabki oligosaxaridni atsillash uchun sarflanadigan sirka angidridga nisbatan, gidrolizdan hosil bo’lgan glukozani atsillash uchun sarflanadigan sirka angidrid miqdori 1,5 marta ko’p bo’lsa, dastlabki oligosaxarid nechta glyukoza qoldiqlaridan iborat?

A)6 B)5 C)4 D)8

1. Oligosaxaridni to’liq gidrolizidan faqat bitta mahsulot – glyukoza hosil bo’ladi. Agar dastlabki oligosaxaridni atsillash uchun sarflanadigan sirka angidrid miqdori va gidrolizdan hosil bo’lgan glukozani atsillash uchun sarflanadigan sirka angidrid miqdori bilan o’zaro 20:13 nisbatda bo’lsa, dastlabki oligosaxarid nechta glyukoza qoldig’idan iborat?

A)6 B)5 C)4 D)8

1. Oligosaxaridni to’liq gidrolizidan faqat bitta mahsulot – mannoza hosil bo’ladi. Agar dastlabki oligosaxaridni atsillash uchun sarflanadigan sirka angidrid miqdori va gidrolizdan hosil bo’lgan mannozani atsillash uchun sarflanadigan sirka angidrid miqdori bilan o’zaro 10:7 nisbatda bo’lsa, dastlabki oligosaxarid nechta mannoza qoldig’idan iborat?

A)6 B)5 C)4 D)8

1. Oligosaxaridni to’liq gidrolizidan faqat bitta mahsulot – gallaktoza hosil bo’ladi. Agar dastlabki oligosaxaridni atsillash uchun sarflanadigan sirka angidrid miqdori va gidrolizdan hosil bo’lgan gallaktozani atsillash uchun sarflanadigan sirka angidrid miqdori bilan o’zaro 5:3,4 nisbatda bo’lsa, dastlabki oligosaxarid nechta gallaktoza qoldig’idan iborat?

A)6 B)5 C)4 D)8

1. Oligosaxaridni to’liq gidrolizidan faqat bitta mahsulot –ksiloza hosil bo’ladi. Agar dastlabki oligosaxaridni atsillash uchun sarflanadigan sirka angidrid miqdori va gidrolizdan hosil bo’lgan ksilozani atsillash uchun sarflanadigan sirka angidrid miqdori bilan o’zaro 1:0,6 nisbatda bo’lsa, dastlabki oligosaxarid nechta ksiloza qoldig’idan iborat?

A)6 B)5 C)4 D)8

1-3 №20112315287

1. Noma’lum amino kislota eritmasiga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda (n.sh) gaz hosil bo’ldi, huddi shuncha miqdordagi amino kislota eritmasiga mo’l miqdordagi formaldegid qo’shilganda esa organik modda hosil bo’lsa, amino kislotani aniqlang.



A)glitsin B)alanin C)valin D)leysin

1-3 №20112415287

1. Noma’lum amino kislota eritmasiga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda (n.sh) gaz hosil bo’ldi, huddi shuncha miqdordagi amino kislota eritmasiga mo’l miqdordagi formaldegid qo’shilganda esa organik modda hosil bo’lsa, amino kislotani aniqlang.



A)glitsin B)alanin C)valin D)leysin

1-3 №20112515287

1. Noma’lum amino kislota eritmasiga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda (n.sh) gaz hosil bo’ldi, huddi shuncha miqdordagi amino kislota eritmasiga mo’l miqdordagi formaldegid qo’shilganda esa organik modda hosil bo’lsa, amino kislotani aniqlang.



A)glitsin B)alanin C)valin D)leysin

1-3 №20112615287

1. Noma’lum amino kislota eritmasiga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda (n.sh) gaz hosil bo’ldi, huddi shuncha miqdordagi amino kislota eritmasiga mo’l miqdordagi formaldegid qo’shilganda esa organik modda hosil bo’lsa, amino kislotani aniqlang.



A)glitsin B)alanin C)valin D)leysin

1-3 №20112715287

1. Noma’lum amino kislota eritmasiga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda (n.sh) gaz hosil bo’ldi, huddi shuncha miqdordagi amino kislota eritmasiga mo’l miqdordagi formaldegid qo’shilganda esa organik modda hosil bo’lsa, amino kislotani aniqlang.



A)glitsin B)fenilalanin C)sistein D)izoleysin

1-3 №20112815287

1. Noma’lum amino kislota eritmasiga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda (n.sh) gaz hosil bo’ldi, huddi shuncha miqdordagi amino kislota eritmasiga mo’l miqdordagi formaldegid qo’shilganda esa organik modda hosil bo’lsa, amino kislotani aniqlang.



A)glitsin B)fenilalanin C)sistein D)izoleysin

1-3 №20112915287

1. Noma’lum amino kislota eritmasiga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda (n.sh) gaz hosil bo’ldi, huddi shuncha miqdordagi amino kislota eritmasiga mo’l miqdordagi formaldegid qo’shilganda esa organik modda hosil bo’lsa, amino kislotani aniqlang.



A)glitsin B)fenilalanin C)sistein D)izoleysin

1-3 №20113015287

1. Noma’lum amino kislota eritmasiga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda (n.sh) gaz hosil bo’ldi, huddi shuncha miqdordagi amino kislota eritmasiga mo’l miqdordagi formaldegid qo’shilganda esa organik modda hosil bo’lsa, amino kislotani aniqlang.



A)glitsin B)fenilalanin C)sistein D)izoleysin

1-2 №20113115288

1. Quyidagi qaysi amino kislotalar dezaminlanish reaksiyalariga kirishadi?

1)amino izovalerian kislota; glikokol; 3)-amino izokapron kislota; 4)2-amino-3-metil pentan kislta;



A)1,3 B)2,4 C)1,3,4 D)1,2,3,4

1-2 №20113215288

1. Quyidagi qaysi amino kislotalar dekarboksillash reaksiyalariga kirishadi?

1)amino izovalerian kislota; glikokol; 3)-amino izokapron kislota; 4)2-amino-3-metil pentan kislta;



A)1,3 B)2,4 C)1,3,4 D)1,2,3,4

1-2 №20113315288

1. Quyidagi qaysi amino kislotalar aminoalmashinish reaksiyalariga kirishadi?

1)amino izovalerian kislota; glikokol; 3)-amino izokapron kislota; 4)2-amino-3-metil pentan kislta;



A)1,3 B)2,4 C)1,3,4 D)1,2,3,4

1-3 №20113515289

1. 0,05 mol -amino kislota qizdirilganda tarkibida ta orbitali bo’lgan oson kristallanuvchi moddaga (to’liq) aylandi. Amino kislotani aniqlang.



A)glitsin B)alanin C)valin D)leysin

1-3 №20113615289

1. 0,04 mol -amino kislota qizdirilganda tarkibida ta bog’ hosil qilishda qatnashgan orbitali tutgan, oson kristallanuvchi moddaga (to’liq) aylandi. Amino kislotani aniqlang.



A)glitsin B)alanin C)valin D)leysin

1-3 №20113715289

1. 0,03 mol -amino kislota qizdirilganda tarkibida ta orbitali tutgan, oson kristallanuvchi moddaga (to’liq) aylandi. Amino kislotani aniqlang.



A)glitsin B)alanin C)valin D)leysin

1-3 №20113815289

1. 0,02 mol -amino kislota qizdirilganda tarkibida ta bog’ hosil qilishda qatnashgan orbitali tugan, oson kristallanuvchi moddaga (to’liq) aylandi. Amino kislotani aniqlang.



A)glitsin B)alanin C)valin D)leysin

1-4 №20113915290

1. Ma’lum miqdor Gippur kislota mo’l miqdordagi issiq suvga tushirilganda to’liq gidrolizga uchrab, eritma hosil qildi. Olgan eritma massa nisbatda ikki qismga ajratildi. Birinchi eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda (n.sh) gaz hosil bo’lsa, ikkinchi eritmani to’liq neytrallash uchun li eritmasidan qanday massada (g) talab etiladi?



A)60 B)120 C)160 D)40

1-4 №20114015290

1. Ma’lum miqdor Gippur kislota mo’l miqdordagi issiq suvga tushirilganda to’liq gidrolizga uchrab, eritma hosil qildi. Olgan eritma massa nisbatda ikki qismga ajratildi. Birinchi eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda (n.sh) gaz hosil bo’lsa, ikkinchi eritmani to’liq neytrallash uchun li eritmasidan qanday massada (g) talab etiladi?



A)60 B)120 C)100 D)30

1-4 №20114115290

1. Ma’lum miqdor Gippur kislota mo’l miqdordagi issiq suvga tushirilganda to’liq gidrolizga uchrab, eritma hosil qildi. Olgan eritma massa nisbatda ikki qismga ajratildi. Birinchi eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda (n.sh) gaz hosil bo’lsa, ikkinchi eritmani to’liq neytrallash uchun li eritmasidan qanday massada (g) talab etiladi?



A)60 B)240 C)160 D)30

1-4 №20114115290

1. Ma’lum miqdor Gippur kislota mo’l miqdordagi issiq suvga tushirilganda to’liq gidrolizga uchrab, eritma hosil qildi. Olgan eritma massa nisbatda ikki qismga ajratildi. Birinchi eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda (n.sh) gaz hosil bo’lsa, ikkinchi eritmani to’liq neytrallash uchun li eritmasidan qanday massada (g) talab etiladi?



A)10 B)5 C)80 D)20

1-4 №20114215290

1. Ma’lum miqdor Gippur kislota mo’l miqdordagi issiq suvga tushirilganda to’liq gidrolizga uchrab, eritma hosil qildi. Olgan eritma massa nisbatda ikki qismga ajratildi. Birinchi eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda (n.sh) gaz hosil bo’lsa, ikkinchi eritmani to’liq neytrallash uchun li eritmasidan qanday massada (g) talab etiladi?



A)10 B)5 C)80 D)20

1-4 №20114315290

1. Ma’lum miqdor Gippur kislota mo’l miqdordagi issiq suvga tushirilganda to’liq gidrolizga uchrab, eritma hosil qildi. Olgan eritma massa nisbatda ikki qismga ajratildi. Birinchi eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda (n.sh) gaz hosil bo’lsa, dastlabki gippur kislota namunasining massasini aniqlang.



A)107,4 B)89,5 C)143,2 D)161,1

1-4 №20114415290

1. Ma’lum miqdor Gippur kislota mo’l miqdordagi issiq suvga tushirilganda to’liq gidrolizga uchrab, eritma hosil qildi. Olgan eritma massa nisbatda ikki qismga ajratildi. Birinchi eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda (n.sh) gaz hosil bo’lsa, dastlabki gippur kislota namunasining massasini aniqlang.



A)107,4 B)89,5 C)143,2 D)161,1

1-4 №20114515290

1. Ma’lum miqdor Gippur kislota mo’l miqdordagi issiq suvga tushirilganda to’liq gidrolizga uchrab, eritma hosil qildi. Olgan eritma massa nisbatda ikki qismga ajratildi. Birinchi eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda (n.sh) gaz hosil bo’lsa, dastlabki gippur kislota namunasining massasini aniqlang.



A)107,4 B)89,5 C)143,2 D)161,1

1-4 №20114615290

1. Ma’lum miqdor Gippur kislota mo’l miqdordagi issiq suvga tushirilganda to’liq gidrolizga uchrab, eritma hosil qildi. Olgan eritma massa nisbatda ikki qismga ajratildi. Birinchi eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda (n.sh) gaz hosil bo’lsa, dastlabki gippur kislota namunasining massasini aniqlang.



A)107,4 B)89,5 C)143,2 D)161,1

1-3 №20114715291

1. Ekvimolyar nisbatda oligan amino kislota 24 g massali ningidrin yordamida oksidlanib 6,6 g organik moddaga aylandi. Amino kislotani aniqlang.

A)glitsin B)alanin C)valin D)leysin

1-3 №20114815291

1. Ekvimolyar nisbatda oligan amino kislota 32 g massali ningidrin yordamida oksidlanib 6 g organik moddaga aylandi. Amino kislotani aniqlang.

A)glitsin B)alanin C)valin D)leysin

1-3 №20114915291

1. Ekvimolyar nisbatda oligan amino kislota 40 g massali ningidrin yordamida oksidlanib 18 g organik moddaga aylandi. Amino kislotani aniqlang.

A)glitsin B)alanin C)valin D)leysin

1-3 №20115015291

1. Ekvimolyar nisbatda oligan amino kislota 12,8 g massali ningidrin yordamida oksidlanib 6,88 g organik moddaga aylandi. Amino kislotani aniqlang.

A)glitsin B)alanin C)valin D)leysin

1-3 №20115115292

1. ta oqsil molekulasi Foli reaksiyasi orqali analiz qilinganda cho’kmPa hosil bo’lsa, bitta oqsil molekulasida nechta peptid bog’ mavjudligini aniqlang? (oqsil molekulasining 25% ini sistein qoldig’i tashkil qiladi deb hisoblang).



A)119 B)149 C)199 D)99

1-3 №20115215292

1. ta oqsil molekulasi Foli reaksiyasi orqali analiz qilinganda cho’kma hosil bo’lsa, bitta oqsil molekulasida nechta peptid bog’ mavjudligini aniqlang? (oqsil molekulasining 25% ini sistein qoldig’i tashkil qiladi deb hisoblang).



A)119 B)149 C)199 D)99

1-3 №20115315292

1. ta oqsil molekulasi Foli reaksiyasi orqali analiz qilinganda cho’kma hosil bo’lsa, bitta oqsil molekulasida nechta peptid bog’ mavjudligini aniqlang? (oqsil molekulasining 20% ini sistein qoldig’i tashkil qiladi deb hisoblang).



A)119 B)149 C)199 D)99

1-3 №20115415292

1. ta oqsil molekulasi Foli reaksiyasi orqali analiz qilinganda cho’kma hosil bo’lsa, bitta oqsil molekulasida nechta peptid bog’ mavjudligini aniqlang? (oqsil molekulasining 20% ini sistein qoldig’i tashkil qiladi deb hisoblang).



A)119 B)149 C)199 D)99

1-2 №20115515293

1. Milon reaksiyasi yordamida qanday amino kislota(lar) aniqlanadi?

1)sistein; 2)fenilalanin; 3)tirozin 4)sistin 5)triptofan;

A)1,4 B)2,3,5 C)2,3 D)3,5

1-2 №20115615293

1. Ksantoprotein reaksiyasi yordamida qanday amino kislota(lar) aniqlanadi?

1)sistein; 2)fenilalanin; 3)tirozin 4)sistin 5)triptofan;

A)1,4 B)2,3,5 C)2,3 D)3,5

1-2 №20115715293

1. Quyidagi qaysi amino kislota(lar)ni ningidrin reaksiyasi yordamida aniqlash mumkin?  
   1) 2-amino-3-metil butan kislota; 2)3-amino-3-metil pentan kislota;

3)3-amino-4-metil pentan kislota; 4)2-amino-propan kislota;

A)1,4 B)2,3 C)1,2,3 D)1,2,3,4

1-2 №20115815294

1. Kazein, albumin va gemoglobin tarkibida valin amino kislotasi uchraydi, bunday mahsulotlar achiganda valin qanday moddaga aylanadi?

A)2-metil buten-2 kislota B)izobutil amin

C)izobutil spirt D)izopentil amin

1-2 №20115915295

1. Bug’doy tarkibiga kiruvchi gliadin oqsili qaysi gruppaga mansub?

A)prolamin B)protamin C)skleroprotin D)glukoproteid

1-2 №20116015295

1. Arpa tarkibiga kiruvchi gordein oqsili qaysi gruppaga mansub?

A)prolamin B)protamin C)skleroprotin D)glukoproteid

1-2 №20116115295

1. Makkajo’xori tarkibiga kiruvchi zein oqsili qaysi gruppaga mansub?

A)prolamin B)protamin C)skleroprotin D)glukoproteid

1-2 №20116215295

1. Baliq spermatazoidi tarkibiga kiruvchi oqsil qaysi gruppaga mansub?

A)prolamin B)protamin C)skleroprotin D)glukoproteid

1-2 №20116315295

1. Ipak tarkibiga kiruvchi fibroin oqsili qaysi gruppaga mansub?

A)prolamin B)protamin C)skleroprotin D)glukoproteid

1-2 №20116415295

1. Teri tarkibiga kiruvchi kreatin oqsili qaysi gruppaga mansub?

A)prolamin B)protamin C)skleroprotin D)glukoproteid

1-2 №20116515295

1. So’lak tarkibiga kiruvchi mutsin oqsili qaysi gruppaga mansub?

A)prolamin B)protamin C)skleroprotin D)glukoproteid

1-2 №20116615295

1. Sut tarkibiga kiruvchi kazein oqsili qaysi gruppaga mansub?

A)prolamin B)protamin C)fosfoproteid D)glukoproteid

1-2 №20116715295

1. Qaysi gruppaga kiruvchi oqsillar tarkibida oltingugurt bo’lmaydi?

A)prolamin B)protamin C)skleroprotin D)glukoproteid

1-2 №20116815295

1. Qaysi gruppaga kiruvchi oqsillar tarkibida oltingugurt ko’p miqdorda bo’ladi?

A)prolamin B)protamin C)skleroprotin D)glukoproteid

1-3 №20116915296

1. Yangi tayyorlangan Cu(OH)2 eritmasi bilan ko’k rang hosil qiluvchi 12 g peptidning ishqoriy muhitdagi gidrolizidan bir xil mahsulot hosil bo’ldi. Olingan eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda 3,36 l (n.sh) gaz hosil bo’lsa, amino kislotani aniqlang.

A)alanin B)glitsin

C)valin D)lizin

1-3 №20117015296

1. Yangi tayyorlangan Cu(OH)2 eritmasi bilan binafsha rang hosil qiluvchi 17,85 g peptidning ishqoriy muhitdagi gidrolizidan bir xil mahsulot hosil bo’ldi. Olingan eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda 3,36 l (n.sh) gaz hosil bo’lsa, peptid qanday amino kislota qoldig’idan iborat?.

A)alanin B)glitsin

C)valin D)izoleysin

1-3 №20117115296

1. Yangi tayyorlangan Cu(OH)2 eritmasi bilan binafsha rang hosil qiluvchi 9,45g peptidning ishqoriy muhitdagi gidrolizidan bir xil mahsulot hosil bo’ldi. Olingan eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda 2,016 l (n.sh) gaz hosil bo’lsa, peptid qanday amino kislota qoldig’idan iborat?.

A)alanin B)glitsin

C)valin D) izoleysin

1-3 №20117215296

1. Yangi tayyorlangan Cu(OH)2 eritmasi bilan binafsha rang hosil qiluvchi 3,78 g peptidning ishqoriy muhitdagi gidrolizidan bir xil mahsulot hosil bo’ldi. Olingan eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda 1,344 l (n.sh) gaz hosil bo’lsa, peptid qanday amino kislota qoldig’idan iborat?.

A)alanin B)glitsin

C)valin D) izoleysin

1-2 №20117415297

1. Indol havo kislorodida oksidlanishidan hosil bo’lgan moddaning bir molekulasida nechta orbital bog’ hosil qilishda qatnashgan?



A)54 B)27 C)50 D)25

1-2 №20117515297

1. Quyidagi sxemadagi Y moddalarni ko’rsating.



A)3-indolil sirka kislota B)3-(-aminoetil)-indol



C)-(3-indolil)-alanin D)3-indolilpirouzum kislota



1-2 №20117515297

1. Quyidagi sxemadagi X moddalarni ko’rsating.



A)3-indolil sirka kislota B)3-(-aminoetil)-indol



C)-(3-indolil)-alanin D)3-indolilpirouzum kislota



1-2 №20117615297

1. Quyidagi sxemadagi Y moddalarni ko’rsating.



A)geteroauksin B)triptamin

C)indol D)gistamin

1-2 №20117615298

1. Kofein tarkibidagi va -uglerod atomlarining oksidlanish darajalar yig’indisini toping.



A)+1 B)+3 C)+5 D)+6

1-2 №20117715298

1. Ksantin molekulasida halqa tarkibidagi 6 va 9-atomlarning oksidlanish darajalari yig’indisini toping.

A)0 B)+1 C)-1 D)-9

1-2 №20117815298

1. Teofilin molekulasida yonzanjirdagi C atom(lar)ining oksidlanish darajalari yig’indisini toping.

A)-3 B)-2 C)-4 D)-6

1-2 №20117915298

1. Teobromin molekulasida yonzanjirdagi C atom(lar)ining oksidlanish darajalari yig’indisini toping.

A)-3 B)-2 C)-4 D)-6

1-2 №20118015298

1. Teobromin tarkibidagi va -uglerod atomlarining oksidlanish darajalari ayirmasini toping.



A)0 B)+2 C)+4 D)+6

1-2 №20118115298

1. Sitozin molekulasida halqa tarkibidagi 1 va 6-atomlarning oksidlanish darajalari ayirmasini aniqlang.

A)-3 B)0 C)-6 D)-2

1-2 №20118215298

1. Sitozin molekulasida halqa tarkibidagi 2 va 4-atomlarning oksidlanish darajalari ayirmasini aniqlang.

A)+1 B)0 C)-6 D)-2

1-2 №20118315298

1. Teofilin molekulasida yonzanjirdagi C atom(lar)ining oksidlanish darajalari yig’indisini toping.

A)-3 B)-2 C)-4 D)-6

1-2 №20118315298

1. Sitozin molekulasida halqa tarkibidagi 3 atom va unga birikkan atomlarning oksidlanish darajalari yig’indisini toping.

A)+4 B)+6 C)+2 D)-3

1-2 №20118415298

1. Sitozin molekulasida halqa tarkibidagi 1 atom va unga birikkan atomlarning oksidlanish darajalari yig’indisini toping.

A)+4 B)+6 C)+2 D)-3

1-2 №20118515298

1. Nikatin tarkibida azot atomi va unga birikkan atomlarning oksidlanish darajalari yig’indisini toping.

A)-9 B)-14 C)-11 D)-8

1-2 №20118615298

1. A. P Orexov tomonida№1929-yilda tuzilishini aniqlagan geterosiklik tarkibidagi azot atomi va unga birikkan atomlarning oksidlanish darajalari yig’indisini toping.

A)-9 B)-14 C)-11 D)-8

1-2 №20118715298

1. Pirazin tarkibidagi geteroatom(lar)i va unga bog’langan atomlarning oksidlanish darajalari yi’gindisini toping.

A)-6 B)-4 C)-10 D)-2

1-2 №20118815298

1. Tiazin tarkibidagi geteroatom(lar)ga bog’langan atomlarning oksidlanish darajalari yi’gindisini toping.

A)-3 B)-4 C)0 D)-2

1-2 №2011905298

1. Tiazin tarkibidagi geteroatom(lar)ning oksidlanish darajalari yi’gindisini toping.

A)-3 B)-4 C)-5 D)-2

1-2 №20119115298

1. Vitamin PP tarkibidagi -uglerod atomining oksidlanish darajasini ko’rsating.



A)0 B)0 yoki +1 C)+1 D)+3

1-2 №20119215298

1. Sil kasalligini davolashda ishlatiladigan geterosiklik modda tarkibidagi azot atomlarining oksidlanish darajalari yig’indisini toping.

A)-6 B)-7 C)-3 D)-9

1-2 №20119315298

1. Sil kasalligini davolashda ishlatiladigan geterosiklik modda tarkibidagi azot atom(lar)iga bog’langan atomlarning oksidlanish darajalari yig’indisini toping.

A)-6 B)-7 C)3 D)7

1-2 №20119415298

1. Vitamin B6 tarkibidagi N va O atomlariga bog’langan atomlarning oksidlanish darajalari yig’indisini toping.

A)+4 B)+2 C)+1 D)+3

1-2 №20119515298

1. Piridoksal tarkibidagi N va O atomlariga bog’langan atomlarning oksidlanish darajalari yig’indisini toping.

A)+5 B)+3 C)+2 D)+4

1-2 №20119615298

1. Galantamin tarkibidagi N va O atomlariga bog’langan atomlarning oksidlanish darajalari yig’indisini toping.

A)-3 B)-4 C)-2 D)-5

1-2 №20119715298

1. Piridoksamin tarkibidagi N va O atomlariga bog’langan atomlarning oksidlanish darajalari yig’indisini toping.

A)+5 B)+3 C)+2 D)+4

1-2 №20119815298

1. Adenin molekulasida halqaning va -atomlariga bog’langan atomlarning oksidlanish darajalari yig’indisini toping.



A)0 B)-10 C)+5 D)-12

1-2 №20119915298

1. Siydik kislota molekulasida halqaning va -atomlariga bog’langan atomlarning oksidlanish darajalari yig’indisini toping.



A)0 B)-1 C)-2 D)+1

1-2 №20120015298

1. Siydik kislota molekulasida halqaning va -atomlariga bog’langan atomlarning oksidlanish darajalari yig’indisini toping.



A)0 B)+1 C)+2 D)+3

1-2 №20120115298

1. Kofein molekulasida halqaning geteroatomlariga bog’langan atomlarning oksidlanish darajalari yig’indisini toping.

A)+4 B)+6 C)+5 D)+3

1-2 №20120215298

1. Teofillin molekulasida halqaning geteroatomlariga bog’langan atomlarning oksidlanish darajalari yig’indisini toping.

A)+11 B)+10 C)+12 D)+9

1-2 №20120315298

1. Teobromin molekulasida halqaning geteroatomlariga bog’langan atomlarning oksidlanish darajalari yig’indisini toping.

A)+11 B)+8 C)+10 D)+9

1-2 №20120415298

1. Adenin molekulasida halqaning va -atomlariga bog’langan atomlarning oksidlanish darajalari yig’indisini toping.



A)0 B)-10 C)+5 D)-12

1-4 №20120515299

1. Massasi 12,92 g bo’lgan noma’lum nukleotid gidroliz qilindi. Olingan eritmani to’liq neytrallash uchun 600 ml 0,2 M li natriy ishqoridan saflandi. Agar gidrolizdan olingan organik moddalar yetarli miqdordagi kislorodda yondirilishidan hosil bo’lgan gazlar aralashmasi mo’l miqdordagi oxakli suv orqali o’tkazilganda 36g cho’kma hosil bo’lsa va 1,344 l (n.sh) gaz yutilmay qolsa, dastlabki nukleotidni aniqlang.

A)sitidil mono fosfat

B)adeniizil mono fosfat

C)dezokisi-sitidil monofosfat

D)dezoksi-adeniizil mono fosfat

1-4 №20120615299

1. Massasi 13,88 g bo’lgan noma’lum nukleotid gidroliz qilindi. Olingan eritmani to’liq neytrallash uchun 600 ml 0,2 M li natriy ishqoridan saflandi. Agar gidrolizdan olingan organik moddalar yetarli miqdordagi kislorodda yondirilishidan hosil bo’lgan gazlar aralashmasi mo’l miqdordagi oxakli suv orqali o’tkazilganda 40g cho’kma hosil bo’lsa va 2,24 ml (n.sh) gaz yutilmay qolsa, dastlabki nukleotidni aniqlang.

A)sitidil mono fosfat

B)adenizil mono fosfat

C)dezokisi-sitidil monofosfat

D)dezoksi-adeniizil mono fosfat

1-4 №20120715299

1. Massasi 15,35 g bo’lgan noma’lum nukleotid gidroliz qilindi. Olingan eritmani to’liq neytrallash uchun 750 ml 0,2 M li natriy ishqoridan saflandi. Agar gidrolizdan olingan organik moddalar yetarli miqdordagi kislorodda yondirilishidan hosil bo’lgan gazlar aralashmasi mo’l miqdordagi oxakli suv orqali o’tkazilganda 45g cho’kma hosil bo’lsa va 1,68 l (n.sh) gaz yutilmay qolsa, dastlabki nukleotidni aniqlang.

A)sitidil mono fosfat

B)adenizil mono fosfat

C)dezokisi-sitidil monofosfat

D)dezoksi-adeniizil mono fosfat

1-4 №20120815299

1. Massasi 9,93 g bo’lgan noma’lum nukleotid gidroliz qilindi. Olingan eritmani to’liq neytrallash uchun 450 ml 0,2 M li natriy ishqoridan saflandi. Agar gidrolizdan olingan organik moddalar yetarli miqdordagi kislorodda yondirilishidan hosil bo’lgan gazlar aralashmasi mo’l miqdordagi oxakli suv orqali o’tkazilganda 30g cho’kma hosil bo’lsa va 1,68 l (n.sh) gaz yutilmay qolsa, dastlabki nukleotidni aniqlang.

A)sitidil mono fosfat

B)adeniizil mono fosfat

C)dezokisi-sitidil monofosfat

D)dezoksi-adeniizil mono fosfat

1-4 №20120915299

1. Massasi 9,66 g bo’lgan noma’lum nukleotid gidroliz qilindi. Olingan eritmani to’liq neytrallash uchun 450 ml 0,2 M li natriy ishqoridan saflandi. Agar gidrolizdan olingan organik moddalar yetarli miqdordagi kislorodda yondirilishidan hosil bo’lgan gazlar aralashmasi mo’l miqdordagi oxakli suv orqali o’tkazilganda 30g cho’kma hosil bo’lsa va 672 ml (n.sh) gaz yutilmay qolsa, dastlabki nukleotidni aniqlang.

A)timidil mono fosfat

B)guanil mono fosfat

C)dezokisi-timidil monofosfat

D)dezoksi-guanil mono fosfat

1-4 №20121015299

1. Massasi 7,26 g bo’lgan noma’lum nukleotid gidroliz qilindi. Olingan eritmani to’liq neytrallash uchun 300 ml 0,2 M li natriy ishqoridan saflandi. Agar gidrolizdan olingan organik moddalar yetarli miqdordagi kislorodda yondirilishidan hosil bo’lgan gazlar aralashmasi mo’l miqdordagi oxakli suv orqali o’tkazilganda 20g cho’kma hosil bo’lsa va 1,12 ml (n.sh) gaz yutilmay qolsa, dastlabki nukleotidni aniqlang.

A)timidil mono fosfat

B)guanil mono fosfat

C)dezokisi-timidil monofosfat

D)dezoksi-guanil mono fosfat

1-4 №20121115299

1. Massasi 6,72 g bo’lgan noma’lum nukleotid gidroliz qilindi. Olingan eritmani to’liq neytrallash uchun 300 ml 0,2 M li natriy ishqoridan saflandi. Agar gidrolizdan olingan organik moddalar yetarli miqdordagi kislorodda yondirilishidan hosil bo’lgan gazlar aralashmasi mo’l miqdordagi oxakli suv orqali o’tkazilganda 20g cho’kma hosil bo’lsa va 448 ml (n.sh) gaz yutilmay qolsa, dastlabki nukleotidni aniqlang.

A)timidil mono fosfat

B)guanil mono fosfat

C)dezokisi-timidil monofosfat

D)dezoksi-guanil mono fosfat

1-4 №20121215299

1. Massasi 17,35 g bo’lgan noma’lum nukleotid gidroliz qilindi. Olingan eritmani to’liq neytrallash uchun 750ml 0,2 M li natriy ishqoridan saflandi. Agar gidrolizdan olingan organik moddalar yetarli miqdordagi kislorodda yondirilishidan hosil bo’lgan gazlar aralashmasi mo’l miqdordagi oxakli suv orqali o’tkazilganda 50g cho’kma hosil bo’lsa va 2,8 l (n.sh) gaz yutilmay qolsa, dastlabki nukleotidni aniqlang.

A)timidil mono fosfat

B)guanil mono fosfat

C)dezokisi-timidil monofosfat

D)dezoksi-guanil mono fosfat

1-2 №20121315100

1. Nukleotidlarda fosfat kislota qoldig’i pentozaning qaysi qismiga birikishi mumkin?

A)C1B)C3 yoki C5

C)C1 yoki C5 D)C1 yoki C3

1-2 №20121415100

1. Nukleotidlarda purin yoki pirimidin asoslari qoldig’i pentozaning qaysi qismiga birikishi mumkin?

A)C1 B)C3 yoki C5

C)C1 yoki C5 D)C1 yoki C3

1-2 №20121415100

1. Nukleotidlarda purin asoslari halqasining nechanchi atomi bilan pentozaning qaysi qismi birikishi mumkin?

A)1+C1 B)1+C3 yoki 1+C5

C)9+C1 yoki 9+C5D)9+C1

1-2 №20121515100

1. Nukleotidlarda pirimidin asoslari halqasining nechanchi atomi bilan pentozaning qaysi qismi birikishi mumkin?

A)1+C1 B)3+C3 yoki 3+C5

C)3+C1 yoki 3+C5 D)3+C1

1-2 №20121615101

1. Ma’lumki DNK qo’sh spiralida G –S nukleotidlari orasida uchta vodorod bog’ mavjud. Qaysi sababga ko’ra A-T nukleotidlari orasida yuqoridagi nukleotidlar kabi uchta vodorod bog’ mavjud emas?

A)Chunki, timin tarkibida yana bitta vodorod bog’ hosil qilish uchun zarur bo’lgan bitta protonlashgan vodorod mavjud emas;

B)Chunki, adenin tarkibida yana bitta vodorod bog’ hosil qilish uchun zarur bo’lgan bitta protonlashgan vodorod mavjud emas;

C)Chunki, timin tarkibida yana bitta vodorod bog’ hosil qilish uchun zarur bo’lgan kuchli elektromanfiy element mavjud emas;

D)Chunki, adenin tarkibida yana bitta vodorod bog’ hosil qilish uchun zarur bo’lgan kuchli elektromanfiy element mavjud emas;

1-2 №20121715101

1. Ma’lumki, har qanday vodorod bog’ni hosil qilishda bitta kuchli elektromanfiy element va bitta protonlashgan vodorod atomi ishtirok etadi. DNK qo’sh spirtalida G-S nukleotidlari orasida 3 ta vodorod bog’lar mavjud bo’lib, uni hosil qilsihda guanin molekulasidan nechata kuchli elektromanfiy element va nechta protonlashgan vodorod ishtirok etadi?

A)2; 1 B)3;0 C)1; 2 D)0;3

1-2 №20121715101

1. Ma’lumki, har qanday vodorod bog’ni hosil qilishda bitta kuchli elektromanfiy element va bitta protonlashgan vodorod atomi ishtirok etadi. DNK qo’sh spirtalida G-S nukleotidlari orasida 3 ta vodorod bog’lar mavjud bo’lib, uni hosil qilsihda sitozin molekulasidan nechata kuchli elektromanfiy element va nechta protonlashgan vodorod ishtirok etadi?

A)2; 1 B)3;0 C)1; 2 D)0;3

1-2 №20121815101

1. Ma’lumki, har qanday vodorod bog’ni hosil qilishda bitta kuchli elektromanfiy element va bitta protonlashgan vodorod atomi ishtirok etadi. DNK qo’sh spirtalida A-T nukleotidlari orasida 2 ta vodorod bog’lar mavjud bo’lib, uni hosil qilsihda adenin molekulasidan nechata kuchli elektromanfiy element va nechta protonlashgan vodorod ishtirok etadi?

A)2; 0 B)1;1 C)0;2 D)2;1

1-2 №20121915101

1. Ma’lumki, har qanday vodorod bog’ni hosil qilishda bitta kuchli elektromanfiy element va bitta protonlashgan vodorod atomi ishtirok etadi. DNK qo’sh spirtalida A-T nukleotidlari orasida 2 ta vodorod bog’lar mavjud bo’lib, uni hosil qilsihda timin molekulasidan nechata kuchli elektromanfiy element va nechta protonlashgan vodorod ishtirok etadi?

A)2; 0 B)1;1 C)0;2 D)2;1

1-2 №20122015102

1. Quyidagilardan qaysi fikrlar E.Chargaff qoidasiga to’g’ri keladi?

1)Piridinli asoslar soni purinli asoslar soniga teng.

2)har qanday DNK tarkibidagi guaninning molyar miqdorini sitozin molyar miqdoriga nisbati, adenin molyar miqdorining timin molyar miqdoriga nisbati o’zaro teng bo’ladi;

3)Pirimidin halqasining 4-holatida va purin halqasining 6-holatida amminogruppa saqlagan asoslarning soni , huddi shu holatlarda oksogruppa saqlagan asoslarning soniga teng bo’ladi.

A)1 B)2 C)1,2 D)1,2,3

1-2 №20122115102

1. Quyidagilardan qaysi fikrlar E.Chargaff qoidasiga to’g’ri keladi?

1)Piridinli asoslar soni purinli asoslar soniga teng.

2)har qanday DNK tarkibidagi guaninning molyar miqdorini adenin molyar miqdoriga nisbati, timin molyar miqdorining sitozin molyar miqdoriga nisbati o’zaro teng bo’ladi;

3)Pirimidin halqasining 4-holatida va purin halqasining 6-holatida amminogruppa saqlagan asoslarning soni , huddi shu holatlarda oksogruppa saqlagan asoslarning soniga teng bo’ladi.

A)1 B)3 C)1,3 D)1,2,3

1-2 №20122215102

1. Quyidagilardan qaysi fikrlar E.Chargaff qoidasiga to’g’ri keladi?

1)Piridinli asoslar soni purinli asoslar soniga teng.

2)har qanday DNK tarkibidagi guaninning molyar miqdorini timin molyar miqdoriga nisbati, sitozin molyar miqdorining adenin molyar miqdoriga nisbati o’zaro teng bo’ladi;

3)Pirimidin halqasining 4-holatida va purin halqasining 6-holatida amminogruppa saqlagan asoslarning soni , huddi shu holatlarda oksogruppa saqlagan asoslarning soniga teng bo’ladi.

A)1 B)2 C)1,3 D)1,2,3

1-2 №20122315102

1. Quyidagilardan qaysi fikrlar E.Chargaff qoidasiga to’g’ri keladi?

1)Piridinli asoslar soni purinli asoslar soniga teng.

2)har qanday DNK tarkibidagi guaninning molyar miqdorini sitozin molyar miqdoriga nisbati, adenin molyar miqdorining timin molyar miqdoriga nisbati o’zaro teng bo’ladi;

3)Pirimidin halqasining 6-holatida va purin halqasining 4-holatida amminogruppa saqlagan asoslarning soni , huddi shu holatlarda oksogruppa saqlagan asoslarning soniga teng bo’ladi.

A)1 B)2 C)1,2 D)1,2,3

1-2 №20122415102

1. Quyidagilardan qaysi fikrlar E.Chargaff qoidasiga to’g’ri keladi?

1)Piridinli asoslar soni purinli asoslar soniga teng.

2)har qanday DNK tarkibidagi guaninning molyar miqdorini timin molyar miqdoriga nisbati, adenin molyar miqdorining sitozin molyar miqdoriga nisbati o’zaro teng bo’ladi;

3)Pirimidin halqasining 6-holatida va purin halqasining 4-holatida amminogruppa saqlagan asoslarning soni , huddi shu holatlarda oksogruppa saqlagan asoslarning soniga teng bo’ladi.

A)1 B)2 C)1,2 D)1,2,3

1-3 №20122515103

1. Ishqoriy ( o’yuvchi natriyli) muhitda yodol olishda sarflangan anorganik moddalarning massasi hosil bo’lgan yodolning massasidan 12,1 g ga ko’p bo’lsa, dastlabki organik moddaning massasini aniqlang.

A)1,34 B)2,01 C)3,35 D)4,02

1-3 №20122615103

1. Ishqoriy ( o’yuvchi natriyli) muhitda yodol olishda sarflangan anorganik moddalarning massasi hosil bo’lgan yodolning massasidan 18,15 g ga ko’p bo’lsa,hosil bo’lgan yodolning massasini aniqlang.

A)17,13 B)11,42 C)91,36 D)28,55

1-3 №20122715103

1. Ishqoriy ( o’yuvchi natriyli) muhitda yodol olishda sarflangan anorganik moddalarning massasi hosil bo’lgan yodolning massasidan 18,15 g ga ko’p bo’lsa, hosil bo’lgan anorganik moddalarning massasini aniqlang.

A)13,44 B)107,52 C)20,16 D)33,6

1-3 №20122815103

1. Ishqoriy ( o’yuvchi natriyli) muhitda yodol olishda sarflangan anorganik moddalarning massasi hosil bo’lgan yodolning massasidan 96,8 g ga ko’p bo’lsa, reaksiya uchun olingan yodning massasini aniqlang.

A)162,56 B)30,48 C)50,8 D)60,965

1. Antrosen + O2 (sariq)



1. Naftalin + HNO3 (sariq)
2. Etilen + K2[PtCl4] (sariq)
3. Tirozin + HNO3(sariq)
4. Fenilalanin + HNO3(sariq)
5. Etanol + K2Cr2O7 + H2SO4(yashil)
6. Alizarin + Cr(OH)3 (yashil)
7. Etilen + bromli suv (rangsiz)
8. Etilen + KMnO4 +H2SO4 (rangsiz)
9. Yod qo’shilgan kraxmal klasteri qizdirilsa (rangsiz)
10. Glitserin + Cu(OH)2 (ko’k)
11. Anilin + lakmus (ko’k)
12. Kraxmal + I2 (ko’k)
13. Amilaza +I2 (ko’k)
14. Olein kislota + KOH (ko’k)
15. Plamitin kislota + KOH (ko’k)
16. Stearin kislota + KOH (ko’k)
17. Dipeptid + Cu(OH)2 (ko’k)
18. Rezorsin + FeCl3 (binafsha)
19. Fenol + FeCl3 (binafsha)
20. Gidroxinon + FeCl3 (binafsha)
21. Salitsil kislota + FeCl3 (binafsha)
22. Alizarin + Fe(OH)3 (binafsha)
23. Tripeptid + Cu(OH)2 (binafsha)
24. Anilin + Xlorli oxak (qizil binafsha)
25. Oqsil + Hg(NO3)2 + HNO2 (qizil )
26. Alizarin + Al(OH)3 (och qizil )
27. Alizarin – qizil rangli

1-2 №20122915104

1. Qaysi olim raxbarligida O’rta Osiyoda birinchi bo’lib ferromonlar komponentlarining sintez usuli ishlab chiqilgan?

A)A.Abduvahobov B)A.Asqarov

C)I.Sukervanik D)S.Rashidova

1-2 №20123015104

1. Qaysi olim o’z shogirtlari bilan birinchi marta neft tarkibidan sikloalkanlarni ajratib olgan?

A)Butlerov B)Markovnikov

C) I.Sukervanik D)Zinin

1-2 №20123115104

1. Qaysi olim benzolni birinchi marta koks gazidan ajratib olgan?

A)Faradey B)Kekule

C)Franklend D)Vyoler

1-2 №20123215104

1. Qaysi olim birinchi marta sut kislotani qatiqdan ajratib olgan?

A)Bertolle B)S.Fokin

C)M. Butlerov D)F.Vyoler

1-2 №20123315104

1. Qaysi olim birinchi marta metanni sintez qilgan?

A)K.Shyele B)S.Fokin

C)M. Butlerov D)F.Vyoler

1-2 №20123415104

1. Suyuq yog’lar vodorod biriktirib qattiq yog’ga aylanadi. Bu usul yog’larni gidrogenlash deb atalib uni birinchi marta qaysi olim sanoatda ishlab chiqqan?

A)K.Shyele B)S.Fokin

C)M. Butlerov D)F.Vyoler

1-2 №20123515104

1. Dioksanni qaysi olim birinchi marta sintez qilgan?

A)K.Shyele B)S.Fokin

C)A.Favorskiy D)F.Vyoler

1-2 №20123615104

1. Glitserinni birinchi marta qaysi olim yog’dan qo’rg’oshin oksid ta’sirida ajratib olgan?

A)Sheyele B)S.Fokin

C)M. Butlerov D)F.Vyoler

1-2 №20123715104

1. Mochevinani birinchi marta kim sintez qilgan?

A)K.Shyele B)S.Fokin

C)M. Butlerov D)F.Vyoler

1-2 №20123815104

1. Nuklein kislotalarning tuzunishini birinchi marta qaysi olim aniqlagan?

A)F.Misher B)A.Toda

C)E.Chargaff D)L.Poling

1-2 №20123915104

1. Nuklein kislotalar birinchi marta qaysi olim tomonidan topilgan?

A)F.Misher B)A.Toda

C)E.Chargaff D)L.Poling

1-2 №20124015104

1. Qaysi olim birinchi marta element-organik birikmalarni kashf qilgan?

A)E.Frankland B)F.Griniyar

C)K.Sigler D)V.Seyze

1-2 №20124115104

1. Qaysi olim birinchi marta etil yodidga rux metalini qo’shib, dietil ruxni sintez qilgan?

A)E.Frankland B)F.Griniyar

C)K.Sigler D)V.Seyze

1-2 №20124215104

1. Qaysi olim birinchi marta magniy -organik birikmalarni kashf qilgan?

A)E.Frankland B)F.Griniyar

C)K.Sigler D)V.Seyze

1-2 №20124315104

1. Pt (II) ning etilen bilan hosil qilgan kopleksini qaysi olim birinchi marta sintez qilgan?



A)E.Frankland B)F.Griniyar

C)K.Sigler D)V.Seyze

1-2 №20124415104

1. Qaysi olim birinchi marta alkil fosfin kislota efirini sintez qilgan?

A)E.Frankland B)F.Griniyar

C)E.Arbuzov D)V.Seyze

1-2 №20124515104

1. Etilenglikolni birinchi marta qaysi olim dixlor etanning gidrolizidan sintez qilgan?

A)A.Vyurs B)K.Shyele

C)Bertlle D)F.Misher

1-2 №20124615104

1. Kraxmalning kislotali va fermentativ gidrolizini birinchi marta qaysi olim kashf qilgan?

A)A.Vyurs B)K.Kirxgof

C)Bertlle D)F.Misher

1-2 №20124715104

1. Qaysi olim birinchi marta tozalanmagan morfinni ajratib olgan?

A)Segen B)Sertyurner

C)Gize D)Voskresenskiy

1-2 №20124815104

1. Qaysi olim birinchi marta toza morfinni ajratib olgan?

A)Segen B)Sertyurner

C)Gize D)Voskresenskiy

1-2 №20124915104

1. Qaysi olim birinchi marta xinin alkaloidini ajratib olgan?

A)Segen B)Sertyurner

C)Gize D)Voskresenskiy

1-2 №20125015104

1. Qaysi olim birinchi teobrominni ajratib olgan?

A)Segen B)Sertyurner

C)Gize D)Voskresenskiy

1-2 №20125115104

1. Anabazin alkaloidining tuzulishini qaysi olim birinchi marta aniqlagan?

A)P. Orexov B)O. S. Sodiqov

C)S.Y. Yunusov D)X.U.Usmonov

1-3 №20125215105

1. Quyidagi jarayonlarni - reaksiya natijasida hosil bo’ladigan ranglar- bilan juftlab ko’rsating.



a)rangsiz; b)ko’k; c)binafsha; d)qizil; g)sariq;

1)etilen + bromli suv;

2)rezorsin + FeCl3;

3)tirozin + HNO3;

4)alizarin + Fe(OH)3;

A)1a, 2c, 3d, 4g

B)1a, 2c, 3g, 4c

C)1b, 2b, 3g, 4c

D)1a, 2c, 3g, 4d

1-3 №20125315105

1. Quyidagi jarayonlarni - reaksiya natijasida hosil bo’ladigan ranglar- bilan juftlab ko’rsating.



a)rangsiz; b)ko’k; c)binafsha; d)qizil; g)sariq;

1)stirol + bromli suv;

2)salitsil kislota + FeCl3;

3)fenilalanin + HNO3;

4)oqsil + Hg(NO3)2 + HNO2;

A)1a, 2c, 3d, 4g

B)1a, 2c, 3g, 4c

C)1b, 2b, 3g, 4c

D)1a, 2c, 3g, 4d

1-3 №20125415105

1. Quyidagi jarayonlarni - reaksiya natijasida hosil bo’ladigan ranglar- bilan juftlab ko’rsating.



a)rangsiz; b)ko’k; c)binafsha; d)qizil; g)sariq;

1)stirol + KMnO4  + H2SO4;

2)gidroxinon + FeCl3;

3)tirozin + HNO3;

4)alizarin +Al(OH)3;

A)1a, 2c, 3d, 4g

B)1a, 2c, 3g, 4c

C)1b, 2b, 3g, 4c

D)1a, 2c, 3g, 4d

1-3 №20125515105

1. Quyidagi jarayonlarni - reaksiya natijasida hosil bo’ladigan ranglar- bilan juftlab ko’rsating.



a)rangsiz; b)ko’k; c)binafsha; d)qizil; g)sariq;

1)izopren + bromli suv;

2)-krizol + FeCl3;



3)dipeptid +Cu(OH)2;

4)oqsil + Hg(NO3)2 + HNO2;

A)1a, 2c, 3d, 4g

B)1a, 2c, 3b, 4d

C)1b, 2b, 3g, 4c

D)1a, 2c, 3c, 4d

1-3 №20125615105

1. Quyidagi jarayonlarni - reaksiya natijasida hosil bo’ladigan ranglar- bilan juftlab ko’rsating.



a)rangsiz; b)ko’k; c)binafsha; d)qizil; g)sariq;

1)stirol + bromli suv;

2)rezorsin + FeCl3;

3)Yod qo’shilgan kraxmal klasteri qizdirilsa;

4)oqsil + Hg(NO3)2 + HNO2;

A)1a, 2b, 3d, 4g

B)1a, 2c, 3a, 4d

C)1a, 2b, 3g, 4c

D)1a, 2c, 3b, 4d

1-3 №20125715105

1. Quyidagi jarayonlarni - reaksiya natijasida hosil bo’ladigan ranglar- bilan juftlab ko’rsating.



a)yashil; b)ko’k; c)binafsha; d)qizil; g)sariq;

1)kraxmal + I2;

2)tripeptid +Cu(OH)2;

3)tirozin + HNO3;

4)alizarin + Al(OH)3;

A)1b, 2c, 3g, 4d

B)1b, 2b, 3g, 4a

C)1b, 2c, 3g, 4a

D)1a, 2c, 3a, 4d

1-3 №20125815105

1. Quyidagi jarayonlarni - reaksiya natijasida hosil bo’ladigan ranglar- bilan juftlab ko’rsating.



a)yashil; b)ko’k; c)binafsha; d)qizil; g)sariq;

1)amilaza + I2;

2)tripeptid +Cu(OH)2;

3)tirozin + HNO3;

4)alizarin + Cr(OH)3;

A)1b, 2c, 3g, 4d

B)1b, 2b, 3g, 4a

C)1b, 2c, 3g, 4a

D)1a, 2c, 3a, 4d

1-3 №20125915105

1. Quyidagi jarayonlarni - reaksiya natijasida hosil bo’ladigan ranglar- bilan juftlab ko’rsating.



a)yashil; b)ko’k; c)binafsha; d)qizil; g)sariq;

1)glitserin + Cu(OH)2;

2)yuqori molekulyar peptidlar +Cu(OH)2;

3)antrosen + O2 ;



4) Etanol + K2Cr2O7 + H2SO4

A)1b, 2c, 3g, 4d

B)1b, 2b, 3g, 4a

C)1b, 2d, 3g, 4a

D)1a, 2c, 3a, 4d

1-3 №20126015105

1. Quyidagi jarayonlarni - reaksiya natijasida hosil bo’ladigan ranglar- bilan juftlab ko’rsating.



a)yashil; b)ko’k; c)binafsha; d)qizil; g)sariq;

1)glitserin + Cu(OH)2;

2)anilin + lakmus;

3)etilen + K2[PtCl4]

4)etanol + K2Cr2O7 + H2SO4

A)1b, 2c, 3g, 4a

B)1b, 2b, 3d, 4a

C)1b, 2b, 3g, 4a

D)1a, 2c, 3a, 4d

1-3 №20126115105

1. Quyidagi jarayonlarni - reaksiya natijasida hosil bo’ladigan ranglar- bilan juftlab ko’rsating.



a)yashil; b)ko’k; c)binafsha; d)qizil; g)sariq;

1)olein kislota + KOH;

2)fenol + FeCl3;

3)etilen + K2[PtCl4];

4)alizarin + AlCl3;

A)1b, 2c, 3g, 4a

B)1b, 2b, 3d, 4a

C)1b, 2c, 3g, 4d

D)1a, 2c, 3a, 4d

1-3 №20126215105

1. Quyidagi jarayonlarni - reaksiya natijasida hosil bo’ladigan ranglar- bilan juftlab ko’rsating.



a)yashil; b)ko’k; c)binafsha; d)qizil; g)sariq;

1)stearin kislota + KOH;

2)fenol + FeCl3;

3)etilen + K2[PtCl4];

4)alizarin + AlCl3;

A)1b, 2c, 3g, 4a

B)1b, 2b, 3d, 4a

C)1b, 2c, 3g, 4d

D)1a, 2c, 3a, 4d

1-3 №20126315105

1. Quyidagi jarayonlarni - reaksiya natijasida hosil bo’ladigan ranglar- bilan juftlab ko’rsating.



a)yashil; b)ko’k; c)binafsha; d)qizil; g)sariq;

1)palmitin kislota + KOH;

2)fenol + FeCl3;

3)etilen + K2[PtCl4];

4)alizarin + AlCl3;

A)1b, 2c, 3g, 4a

B)1b, 2b, 3d, 4a

C)1b, 2c, 3g, 4d

D)1a, 2c, 3a, 4d

1-3 №20126415105

1. Quyidagi jarayonlarni - reaksiya natijasida hosil bo’ladigan ranglar- bilan juftlab ko’rsating.



a)yashil; b)ko’k; c)binafsha; d)qizil; g)sariq;

1)yog’ + KOH;

2)fenol + FeCl3;

3)etilen + K2[PtCl4];

4)alizarin + AlCl3;

A)1b, 2c, 3g, 4a

B)1b, 2b, 3d, 4a

C)1b, 2c, 3g, 4d

D)1a, 2c, 3a, 4d

1-4 №20126515106

1. 7,8 g benzol bilan konsentrlangan nitrat va sulfat kislotalar aralashtirilganda organik moddalar aralashmasi hosil bo’ldi. Olingan organik moddalar aralashmasini amino birikmagacha qaytarish uchun 35,1 g rux metalini xlorid kislotada eritilishidan hosil bo’lgan gaz yetarli bo’lsa, benzolning necha foizi anilinga aylanganligini aniqlang.

A)20 B)40 C)60 D)80

1-4 №20126615106

1. 15,6 g benzol bilan konsentrlangan nitrat va sulfat kislotalar aralashtirilganda organik moddalar aralashmasi hosil bo’ldi. Olingan organik moddalar aralashmasini amino birikmagacha qaytarish uchu№17,28 g alyuminiy metalini xlorid kislotada eritilishidan hosil bo’lgan gaz yetarli bo’lsa, benzolning necha foizi anilinga aylanganligini aniqlang.

A)20 B)40 C)60 D)80

1-4 №20126715106

1. 15,6 g benzol bilan konsentrlangan nitrat va sulfat kislotalar aralashtirilganda organik moddalar aralashmasi hosil bo’ldi. Olingan organik moddalar aralashmasini amino birikmagacha qaytarish uchun 54,6 g rux metalini xlorid kislotada eritilishidan hosil bo’lgan gaz yetarli bo’lsa, benzolning necha foizi anilinga aylanganligini aniqlang.

A)20 B)40 C)60 D)80

1-4 №20126815106

1. 15,6 g benzol bilan konsentrlangan nitrat va sulfat kislotalar aralashtirilganda organik moddalar aralashmasi hosil bo’ldi. Olingan organik moddalar aralashmasini amino birikmagacha qaytarish uchu№12,96 g aluminiy metalini xlorid kislotada eritilishidan hosil bo’lgan gaz yetarli bo’lsa, benzolning necha foizi anilinga aylanganligini aniqlang.

A)20 B)40 C)60 D)80

1-4 №20126915106

1. 15,6 g benzol bilan konsentrlangan nitrat va sulfat kislotalar aralashtirilganda organik moddalar aralashmasi hosil bo’ldi. Olingan organik moddalar aralashmasini amino birikmagacha qaytarish uchun 58,5 g rux metalini xlorid kislotada eritilishidan hosil bo’lgan gaz yetarli bo’lsa, benzolning necha foizi anilinga aylanganligini aniqlang.

A)20 B)40 C)60 D)50

1-4 №20127015106

1. 23,4 g benzol bilan konsentrlangan nitrat va sulfat kislotalar aralashtirilganda organik moddalar aralashmasi hosil bo’ldi. Olingan organik moddalar aralashmasini amino birikmagacha qaytarish uchun 24,3 g aluminiy metalini xlorid kislotada eritilishidan hosil bo’lgan gaz yetarli bo’lsa, benzolning necha foizi anilinga aylanganligini aniqlang.

A)20 B)40 C)60 D)50

1-5 №20126515107

1. To’yingan bir asosli karbon kislotalar gomologik qatorida ketma-ket joylashgan ikkita karbon kislotalarning aralashmasi mo’l miqdorda olingan metanol bilan qizdirildi va sulfat kislota orqali o’tkazildi. Bunda murakkab efirlar aralashmasi hosil bo’ldi. Agar birinchi va ikkinchi efirlarning hosil bo’lish unumlari mos ravishda va ga teng bo’lsa, datslabki aralashmadagi orbitallar sonini ko’rsating. (dastlabki aralashmada kichik gomologning miqdori katta gomologning miqdoridan 5 marta katta).



1-5 №20126615107

1. To’yingan bir asosli karbon kislotalar gomologik qatorida ketma-ket joylashgan ikkita karbon kislotalarning aralashmasi mo’l miqdorda olingan metanol bilan qizdirildi va sulfat kislota orqali o’tkazildi. Bunda murakkab efirlar aralashmasi hosil bo’ldi. Agar birinchi va ikkinchi efirlarning hosil bo’lish unumlari mos ravishda va ga teng bo’lsa, datslabki aralashmadagi orbitallar sonini ko’rsating. (dastlabki aralashmada kichik gomologning miqdori katta gomologning miqdoridan 2 marta katta).



1-5 №20126715107

1. To’yingan bir asosli karbon kislotalar gomologik qatorida ketma-ket joylashgan ikkita karbon kislotalarning aralashmasi mo’l miqdorda olingan metanol bilan qizdirildi va sulfat kislota orqali o’tkazildi. Bunda murakkab efirlar aralashmasi hosil bo’ldi. Agar birinchi va ikkinchi efirlarning hosil bo’lish unumlari mos ravishda va ga teng bo’lsa, hosil bo’lgan murakkab efirlar aralashmasidagi orbitallar sonini ko’rsating. (dastlabki aralashmada kichik gomologning miqdori katta gomologning miqdoridan 5 marta katta).



1-5 №20126815107

1. To’yingan bir asosli karbon kislotalar gomologik qatorida ketma-ket joylashgan ikkita karbon kislotalarning aralashmasi mo’l miqdorda olingan metanol bilan qizdirildi va sulfat kislota orqali o’tkazildi. Bunda murakkab efirlar aralashmasi hosil bo’ldi. Agar birinchi va ikkinchi efirlarning hosil bo’lish unumlari mos ravishda va ga teng bo’lsa, hosil bo’lgan murakkab efirlar aralashmasidagi orbitallar sonini ko’rsating. (dastlabki aralashmada kichik gomologning miqdori katta gomologning miqdoridan 2 marta katta).



1-5 №20126915107

1. To’yingan bir asosli karbon kislotalar gomologik qatorida ketma-ket joylashgan ikkita karbon kislotalarning aralashmasi mo’l miqdorda olingan metanol bilan qizdirildi va sulfat kislota orqali o’tkazildi. Bunda murakkab efirlar aralashmasi hosil bo’ldi. Agar birinchi va ikkinchi efirlarning hosil bo’lish unumlari mos ravishda va ga teng bo’lsa, dastlabki aralashmadagi orbitallar sonini ko’rsating. (dastlabki aralashmada kichik gomologning miqdori katta gomologning miqdoridan 4 marta katta).



1-5 №20127015107

1. To’yingan bir asosli karbon kislotalar gomologik qatorida ketma-ket joylashgan ikkita karbon kislotalarning aralashmasi mo’l miqdorda olingan metanol bilan qizdirildi va sulfat kislota orqali o’tkazildi. Bunda murakkab efirlar aralashmasi hosil bo’ldi. Agar birinchi va ikkinchi efirlarning hosil bo’lish unumlari mos ravishda va ga teng bo’lsa, dastlabki aralashmadagi orbitallar sonini ko’rsating. (dastlabki aralashmada kichik gomologning miqdori katta gomologning miqdoridan marta katta).



1-5 №20127115107

1. To’yingan bir asosli karbon kislotalar gomologik qatorida ketma-ket joylashgan ikkita karbon kislotalarning aralashmasi mo’l miqdorda olingan metanol bilan qizdirildi va sulfat kislota orqali o’tkazildi. Bunda murakkab efirlar aralashmasi hosil bo’ldi. Agar birinchi va ikkinchi efirlarning hosil bo’lish unumlari mos ravishda va ga teng bo’lsa, hosil bo’lgan murakkab efirlar aralashmasidagi orbitallar sonini ko’rsating. (dastlabki aralashmada kichik gomologning miqdori katta gomologning miqdoridan 4 marta katta).



1-5 №20127215107

1. To’yingan bir asosli karbon kislotalar gomologik qatorida ketma-ket joylashgan ikkita karbon kislotalarning aralashmasi mo’l miqdorda olingan metanol bilan qizdirildi va sulfat kislota orqali o’tkazildi. Bunda murakkab efirlar aralashmasi hosil bo’ldi. Agar birinchi va ikkinchi efirlarning hosil bo’lish unumlari mos ravishda va ga teng bo’lsa, hosil bo’lgan murakkab efirlar aralashmasidagi orbitallar sonini ko’rsating. (dastlabki aralashmada kichik gomologning miqdori katta gomologning miqdoridan marta katta).



1-4 №20127315108

1. Saxaroza va maltozadan iborat aralashma teng ikki qismga ajratildi. Birinchi qismga kumush oksidning ammiakdagi eritmasi qo’shilganda cho’kma hosil bo’ldi. Ikkinchi qism esa avval gidroliz qilindi so’ngra kumush oksidining ammiakdagi eritmasi qo’shilganda ham cho’kma hosil bo’ldi. Agar ikkinchi qismdan hosil bo’lgan cho’kmaning massasi birinchi qismdan hosil bo’lgan cho’kmaning massasidan marta katta bo’lsa, dastlabki aralashmadagi saxarozaning massa ulushini aniqlang.



A)75 B)25 C)40 D)60

1-4 №20127415108

1. Saxaroza va maltozadan iborat aralashma massa nisbatta ikki qismga ajratildi. Birinchi qismga kumush oksidning ammiakdagi eritmasi qo’shilganda cho’kma hosil bo’ldi. Ikkinchi qism esa avval gidroliz qilindi so’ngra kumush oksidining ammiakdagi eritmasi qo’shilganda ham cho’kma hosil bo’ldi. Agar ikkinchi qismdan hosil bo’lgan cho’kmaning massasi birinchi qismdan hosil bo’lgan cho’kmaning massasidan marta katta bo’lsa, dastlabki aralashmadagi saxarozaning massa ulushini aniqlang.



A)75 B)25 C)40 D)60

1-4 №20127515108

1. Saxaroza va laktozadan iborat aralashma massa nisbatta ikki qismga ajratildi. Birinchi qismga kumush oksidning ammiakdagi eritmasi qo’shilganda cho’kma hosil bo’ldi. Ikkinchi qism esa avval gidroliz qilindi so’ngra kumush oksidining ammiakdagi eritmasi qo’shilganda ham cho’kma hosil bo’ldi. Agar ikkinchi qismdan hosil bo’lgan cho’kmaning massasi birinchi qismdan hosil bo’lgan cho’kmaning massasidan marta katta bo’lsa, dastlabki aralashmadagi saxarozaning massa ulushini aniqlang.



A)75 B)25 C)40 D)60

1-4 №20127615108

1. Saxaroza va laktozadan iborat aralashma massa nisbatta ikki qismga ajratildi. Birinchi qismga kumush oksidning ammiakdagi eritmasi qo’shilganda cho’kma hosil bo’ldi. Ikkinchi qism esa avval gidroliz qilindi so’ngra kumush oksidining ammiakdagi eritmasi qo’shilganda ham cho’kma hosil bo’ldi. Agar ikkinchi qismdan hosil bo’lgan cho’kmaning massasi birinchi qismdan hosil bo’lgan cho’kmaning massasida№1 marta katta bo’lsa, dastlabki aralashmadagi saxarozaning massa ulushini aniqlang.



A)75 B)25 C)40 D)60

1-4 №20127715108

1. Saxaroza va maltozadan iborat aralashma massa nisbatta ikki qismga ajratildi. Birinchi qismga kumush oksidning ammiakdagi eritmasi qo’shilganda cho’kma hosil bo’ldi. Ikkinchi qism esa avval gidroliz qilindi so’ngra kumush oksidining ammiakdagi eritmasi qo’shilganda ham cho’kma hosil bo’ldi. Agar ikkinchi qismdan hosil bo’lgan cho’kmaning massasi birinchi qismdan hosil bo’lgan cho’kmaning massasidan marta katta bo’lsa, dastlabki aralashmadagi saxarozaning massa ulushini aniqlang.



A)75 B)25 C)40 D)60

1-4 №20127815108

1. Saxaroza va maltozadan iborat aralashma massa nisbatta ikki qismga ajratildi. Birinchi qismga kumush oksidning ammiakdagi eritmasi qo’shilganda cho’kma hosil bo’ldi. Ikkinchi qism esa avval gidroliz qilindi so’ngra kumush oksidining ammiakdagi eritmasi qo’shilganda ham cho’kma hosil bo’ldi. Agar ikkinchi qismdan hosil bo’lgan cho’kmaning massasi birinchi qismdan hosil bo’lgan cho’kmaning massasida№1 marta katta bo’lsa, dastlabki aralashmadagi saxarozaning massa ulushini aniqlang.



A)75 B)25 C)40 D)60

1-4 №20128015109

1. Saxaroza va gyukozadan iborat aralashma gidroliz qilindi. Mahsulotlarni to’liq alkillash uchun sarflanadigan ning massasi, dastlabki aralashmani alkillash uchun sarlanadigan ning massasidan g ga farq qilsa, dastlabki aralashmadagi saxarozaning massasini hosiblang.



A)3,42 B)6,84 C)5,13 D)1,71

1-4 №20128115109

1. Saxaroza va gyukozadan iborat aralashma gidroliz qilindi. Mahsulotlarni to’liq alkillash uchun sarflanadigan ning massasi, dastlabki aralashmani alkillash uchun sarlanadigan ning massasidan g ga farq qilsa, dastlabki aralashmadagi saxarozaning massasini hosiblang.



A)3,42 B)6,84 C)5,13 D)1,71

1-4 №20128215109

1. Saxaroza va gyukozadan iborat aralashma gidroliz qilindi. Mahsulotlarni to’liq alkillash uchun sarflanadigan ning massasi, dastlabki aralashmani alkillash uchun sarlanadigan ning massasidan g ga farq qilsa, dastlabki aralashmadagi saxarozaning massasini hosiblang.



A)3,42 B)6,84 C)5,13 D)1,71

1-4 №20128315109

1. Saxaroza va ribozadan iborat aralashma gidroliz qilindi. Mahsulotlarni to’liq alkillash uchun sarflanadigan ning massasi, dastlabki aralashmani alkillash uchun sarlanadigan ning massasidan g ga farq qilsa, dastlabki aralashmadagi saxarozaning massasini hosiblang.



A)3,42 B)6,84 C)5,13 D)1,71

1-4 №20128315109

1. Saxaroza va dezoksiribozadan iborat aralashma gidroliz qilindi. Mahsulotlarni to’liq alkillash uchun sarflanadigan ning massasi, dastlabki aralashmani alkillash uchun sarlanadigan ning massasida№1 g ga farq qilsa, dastlabki aralashmadagi saxarozaning massasini hosiblang.



A)3,42 B)6,84 C)5,13 D)1,71

1-4 №20128415109

1. Saxaroza va ribozadan iborat aralashma gidroliz qilindi. Mahsulotlarni to’liq alkillash uchun sarflanadigan ning massasi, dastlabki aralashmani alkillash uchun sarlanadigan ning massasidan g ga farq qilsa, dastlabki aralashmadagi saxarozaning massasini hosiblang.



A)3,42 B)6,84 C)5,13 D)1,71

1-4 №20128515109

1. Saxaroza va dezoksirobozadan iborat aralashma gidroliz qilindi. Mahsulotlarni to’liq alkillash uchun sarflanadigan ning massasi, dastlabki aralashmani alkillash uchun sarlanadigan ning massasidan g ga farq qilsa, dastlabki aralashmadagi saxarozaning massasini hosiblang.



A)3,42 B)6,84 C)5,13 D)1,71

1-4 №20128615109

1. Saxaroza va dezoksiribozadan iborat aralashma gidroliz qilindi. Mahsulotlarni to’liq alkillash uchun sarflanadigan ning massasi, dastlabki aralashmani alkillash uchun sarlanadigan ning massasidan g ga farq qilsa, dastlabki aralashmadagi saxarozaning massasini hosiblang.



A)3,42 B)6,84 C)5,13 D)1,71

1-4 №20128715110

1. Dixloretanning ikkita izomerlari aralashmasi ishqorning spirtdagi eritmasi bilan qizdirildi. Ajralgan gazlar kumush(I)oksidning ammiakdagi eritmasi orqali o’tkazilganda g cho’kma hosil bo’ladi. Huddi shunday miqdordagi aralashma ishqorning suvdagi eritmasi bilan qizdirilishidan olingan gazlar Ag2O ning ammiakdagi eritmasidan o’tkazilganda esa g cho’kma hosil bo’lsa, dastlabki aralashmadagi -dixlor etanning hajmiy ulushini aniqlang.



A)75 B)80 C)40 D)60

1-4 №20128815110

1. Dixloretanning ikkita izomerlari aralashmasi ishqorning spirtdagi eritmasi bilan qizdirildi. Ajralgan gazlar kumush(I)oksidning ammiakdagi eritmasi orqali o’tkazilganda g cho’kma hosil bo’ladi. Huddi shunday miqdordagi aralashma ishqorning suvdagi eritmasi bilan qizdirilishidan olingan gazlar Ag2O ning ammiakdagi eritmasidan o’tkazilganda esa g cho’kma hosil bo’lsa, dastlabki aralashmadagi -dixlor etanning hajmiy ulushini aniqlang.



A)75 B)80 C)40 D)60

1-4 №20128915110

1. Dixloretanning ikkita izomerlari aralashmasi ishqorning spirtdagi eritmasi bilan qizdirildi. Ajralgan gazlar kumush(I)oksidning ammiakdagi eritmasi orqali o’tkazilganda g cho’kma hosil bo’ladi. Huddi shunday miqdordagi aralashma ishqorning suvdagi eritmasi bilan qizdirilishidan olingan gazlar Ag2O ning ammiakdagi eritmasidan o’tkazilganda esa g cho’kma hosil bo’lsa, dastlabki aralashmadagi -dixlor etanning hajmiy ulushini aniqlang.



A)75 B)80 C)40 D)60

1-4 №20129015110

1. Dixloretanning ikkita izomerlari aralashmasi ishqorning spirtdagi eritmasi bilan qizdirildi. Ajralgan gazlar kumush(I)oksidning ammiakdagi eritmasi orqali o’tkazilganda g cho’kma hosil bo’ladi. Huddi shunday miqdordagi aralashma ishqorning suvdagi eritmasi bilan qizdirilishidan olingan gazlar Ag2O ning ammiakdagi eritmasidan o’tkazilganda esa g cho’kma hosil bo’lsa, dastlabki aralashmadagi -dixlor etanning hajmiy ulushini aniqlang.



A)37,5 B)62,5 C)40 D)60

1-4 №20129115110

1. Dixloretanning ikkita izomerlari aralashmasi ishqorning spirtdagi eritmasi bilan qizdirildi. Ajralgan gazlar kumush(I)oksidning ammiakdagi eritmasi orqali o’tkazilganda g cho’kma hosil bo’ladi. Huddi shunday miqdordagi aralashma ishqorning suvdagi eritmasi bilan qizdirilishidan olingan gazlar Ag2O ning ammiakdagi eritmasidan o’tkazilganda esa g cho’kma hosil bo’lsa, dastlabki aralashmadagi -dixlor etanning hajmiy ulushini aniqlang.



A)37,5 B)62,5 C)40 D)60

1-3 №20129215111

1. Tibbiyotda ishlatiladigan formalindan suv bug’latib yuborilsa yoki uzoq vaqt past haroratda saqlansa, u polimerlanib *paraform*ni hosil bo’ladi. Huddi shu usulda 60 g 30% li tiibiyot formalinidan eng ko’pida necha molekula *paraform* olish mumkin?



1-3 №20129315111

1. Tibbiyotda ishlatiladigan formalindan suv bug’latib yuborilsa yoki uzoq vaqt past haroratda saqlansa, u polimerlanib *paraform*ni hosil bo’ladi. Huddi shu usulda 45 g 20% li tiibiyot formalinidan eng kamida necha molekula *paraform* olish mumkin?



1-3 №20129415111

1. Tibbiyotda ishlatiladigan formalindan suv bug’latib yuborilsa yoki uzoq vaqt past haroratda saqlansa, u polimerlanib *paraform*ni hosil bo’ladi. Huddi shu usulda 108 g 25% li tiibiyot formalinidan eng ko’pida necha molekula *paraform* olish mumkin?



1-3 №20129515111

1. Tibbiyotda ishlatiladigan formalindan suv bug’latib yuborilsa yoki uzoq vaqt past haroratda saqlansa, u polimerlanib *paraform*ni hosil bo’ladi. Huddi shu usulda 180g 20% li tiibiyot formalinidan eng kamida necha molekula *paraform* olish mumkin?



1-3 №20129615111

1. Tibbiyotda ishlatiladigan formalindan suv bug’latib yuborilsa yoki uzoq vaqt past haroratda saqlansa, u polimerlanib *paraform*ni hosil bo’ladi. Huddi shu usulda 54 g 25% li tiibiyot formalinidan eng ko’pida necha molekula *paraform* olish mumkin?



1-3 №20129715111

1. Tibbiyotda ishlatiladigan formalindan suv bug’latib yuborilsa yoki uzoq vaqt past haroratda saqlansa, u polimerlanib *paraform*ni hosil bo’ladi. Huddi shu usulda 36g 20% li tiibiyot formalinidan eng kamida necha molekula *paraform* olish mumkin?



1-2 №20129815112

1. Quyidagilar orasidan laktozaning sistematik nomini ko’rsating.

A)---galaktopiranozil)-D-glukoza



B)---glukozpiranozil)-D-galaktoza



C)---galaktopiranozil)-D-glukoza



D)---glukozpiranozil)-D-galaktoza



1-2 №20129915112

1. Quyidagilar orasidan maltozaning sistematik nomini ko’rsating.

A)---glukopiranozil)-D-glukoza



B)---glukozpiranozil)-D-galaktoza



C)---glukozpiranozil)-D-glukoza



D)---glukozpiranozil)-D-galaktoza



1-2 №20130015112

1. Quyidagilar orasidan sellabiozaning sistematik nomini ko’rsating.

A)---glukopiranozil)-D-glukoza



B)---glukozpiranozil)-D-galaktoza



C)---glukozpiranozil)-D-glukoza



D)---glukozpiranozil)-D-galaktoza



1-2 №20130115112

1. Quyidagilar orasidan saxarozaning sistematik nomini ko’rsating.

A)---glukopiranozil)-D-fruktofuranozid



B)---glukopiranozil)-D-fruktofuranozid



C)---glukopiranozil)-D-fruktofuranozid



D)---glukopiranozil)-D-fruktofuranozid



1-2 №201302115113

1. Asetosirkaefir quyidagi qaysi reagent bilan tautomeriyasiga xos bo’lgan reaksiyaga kirishadi?



sianid kisota



natriy bisulfit



sirka kislotaning xlor anigidridi



gidroksilamin



1-2 №20130315113

1. Asetosirkaefir quyidagi qaysi reagent bilan tautomeriyasiga xos bo’lmagan reaksiyaga kirishadi?



sianid kisota



natriy bisulfit



sirka kislotaning xlor anigidridi



gidroksilamin



1-2 №20130415113

1. L.Klayzen kondensatlanishi bo’yicha asetpsirkaefir qaysi moddadan olinadi?

A)diketen B)etilatsetat C)aseton va etilatseta D)aseton

1-2 №20130515113

1. Quyidagi qaysi moddaga etil spirt qo’shilganda asetosirkaefir hosil bo’ladi?

A)diketen B)keten C)aseton D)aseton va sirka kislota

1-5 №20130615114

1. L.Klayzen kondensatlanishi bo’yicha asetosirkaefir uch bosqichda olinadi:

a) A + C2H5ONa B (reaksiya unumi 60%)



b) B + A C + 2C2H5OH (reaksiya unumi 80%)



c) C + HCl asetosika efir (reaksiya unumi 100%)



Agar birinchi reaksiyadan hosil bo’lgan B modda tarkibidagi orbitallar soni so’ngi bosqichda hosil bo’lgan asetosirka efir tarkibidagi orbitallar sonida№1 ga ko’p bo’lsa, reasiya uchun foydalanilgan A moddaning massasini aniqlang.



A)35,2 B)15,6 C)52,8 D)20,8

1-5 №20130715114

1. L.Klayzen kondensatlanishi bo’yicha asetosirkaefir uch bosqichda olinadi:

a) A + C2H5ONa B (reaksiya unumi 50%)



b) B + A C + 2C2H5OH (reaksiya unumi 80%)



c) C + HCl asetosika efir (reaksiya unumi 100%)



Agar birinchi reaksiyadan hosil bo’lgan B modda tarkibidagi orbitallar soni so’ngi bosqichda hosil bo’lgan asetosirka efir tarkibidagi orbitallar sonidan ga ko’p bo’lsa, reasiya uchun foydalanilgan A moddaning massasini aniqlang.



A)35,2 B)15,6 C)52,8 D)20,8

1-5 №20130815114

1. L.Klayzen kondensatlanishi bo’yicha asetosirkaefir uch bosqichda olinadi:

a) A + C2H5ONa B (reaksiya unumi 60%)



b) B + A C + 2C2H5OH (reaksiya unumi 80%)



c) C + HCl asetosika efir (reaksiya unumi 100%)



Agar birinchi reaksiyadan hosil bo’lgan B modda tarkibidagi orbitallar soni so’ngi bosqichda hosil bo’lgan asetosirka efir tarkibidagi orbitallar sonida№1 ga ko’p bo’lsa, reasiya so’ngida hosil bo’lgan asetosirka efirning massasini aniqlang.



A)35,2 B)15,6 C)52,8 D)20,8

1-5 №20130915114

1. L.Klayzen kondensatlanishi bo’yicha asetosirkaefir uch bosqichda olinadi:

a) A + C2H5ONa B (reaksiya unumi 50%)



b) B + A C + 2C2H5OH (reaksiya unumi 80%)



c) C + HCl asetosika efir (reaksiya unumi 100%)



Agar birinchi reaksiyadan hosil bo’lgan B modda tarkibidagi orbitallar soni so’ngi bosqichda hosil bo’lgan asetosirka efir tarkibidagi orbitallar sonidan ga ko’p bo’lsa, reasiya so’ngida hosil bo’lgan asetosirka efirning massasini aniqlang



A)35,2 B)15,6 C)52,8 D)20,8

1-5 №20131015114

1. L.Klayzen kondensatlanishi bo’yicha asetosirkaefir uch bosqichda olinadi:

a) A + C2H5ONa B (reaksiya unumi 50%)



b) B + A C + 2C2H5OH (reaksiya unumi 80%)



c) C + HCl asetosika efir (reaksiya unumi 100%)



Agar birinchi reaksiyadan hosil bo’lgan B modda tarkibidagi orbitallar soni so’ngi bosqichda hosil bo’lgan asetosirka efir tarkibidagi orbitallar sonida№1 ga ko’p bo’lsa, reasiya uchun foydalanilgan A moddaning massasini aniqlang.



A)39,6 B)15,6 C)66 D)26

1-5 №20131115114

1. L.Klayzen kondensatlanishi bo’yicha asetosirkaefir uch bosqichda olinadi:

a) A + C2H5ONa B (reaksiya unumi 50%)



b) B + A C + 2C2H5OH (reaksiya unumi 80%)



c) C + HCl asetosika efir (reaksiya unumi 100%)



Agar birinchi reaksiyadan hosil bo’lgan B modda tarkibidagi orbitallar soni so’ngi bosqichda hosil bo’lgan asetosirka efir tarkibidagi orbitallar sonidan ga ko’p bo’lsa, reasiya uchun foydalanilgan A moddaning massasini aniqlang.



A)39,6 B)15,6 C)66 D)26

1-5 №20131215114

1. L.Klayzen kondensatlanishi bo’yicha asetosirkaefir uch bosqichda olinadi:

a) A + C2H5ONa B (reaksiya unumi 50%)



b) B + A C + 2C2H5OH (reaksiya unumi 80%)



c) C + HCl asetosika efir (reaksiya unumi 100%)



Agar birinchi reaksiyadan hosil bo’lgan B modda tarkibidagi orbitallar soni so’ngi bosqichda hosil bo’lgan asetosirka efir tarkibidagi orbitallar sonida№1 ga ko’p bo’lsa, reasiya so’ngida hosil bo’lgan asetosirka efirning massasini aniqlang.



A)39,6 B)15,6 C)66 D)26

1-5 №20131315114

1. L.Klayzen kondensatlanishi bo’yicha asetosirkaefir uch bosqichda olinadi:

a) A + C2H5ONa B (reaksiya unumi 50%)



b) B + A C + 2C2H5OH (reaksiya unumi 80%)



c) C + HCl asetosika efir (reaksiya unumi 100%)



Agar birinchi reaksiyadan hosil bo’lgan B modda tarkibidagi orbitallar soni so’ngi bosqichda hosil bo’lgan asetosirka efir tarkibidagi orbitallar sonidan ga ko’p bo’lsa, reasiya so’ngida hosil bo’lgan asetosirka efirning massasini aniqlang



A)39,6 B)15,6 C)66 D)26

1-5 №20131415114

1. L.Klayzen kondensatlanishi bo’yicha asetosirkaefir uch bosqichda olinadi:

a) A + C2H5ONa B (reaksiya unumi 60%)



b) B + A C + 2C2H5OH (reaksiya unumi 80%)



c) C + HCl asetosika efir (reaksiya unumi 100%)



Agar birinchi reaksiyadan hosil bo’lgan B modda tarkibidagi orbitallar soni so’ngi bosqichda hosil bo’lgan asetosirka efir tarkibidagi orbitallar sonidan ga ko’p bo’lsa, reasiya uchun foydalanilgan A moddaning massasini aniqlang.



A)70,4 B)31,2 C)105,6 D)46,8

1-5 №20131515114

1. L.Klayzen kondensatlanishi bo’yicha asetosirkaefir uch bosqichda olinadi:

a) A + C2H5ONa B (reaksiya unumi 60%)



b) B + A C + 2C2H5OH (reaksiya unumi 80%)



c) C + HCl asetosika efir (reaksiya unumi 100%)



Agar birinchi reaksiyadan hosil bo’lgan B modda tarkibidagi orbitallar soni so’ngi bosqichda hosil bo’lgan asetosirka efir tarkibidagi orbitallar sonidan ga ko’p bo’lsa, reasiya uchun foydalanilgan A moddaning massasini aniqlang.



A)70,4 B)31,2 C)105,6 D)46,8

1-5 №20131615114

1. L.Klayzen kondensatlanishi bo’yicha asetosirkaefir uch bosqichda olinadi:

a) A + C2H5ONa B (reaksiya unumi 60%)



b) B + A C + 2C2H5OH (reaksiya unumi 80%)



c) C + HCl asetosika efir (reaksiya unumi 100%)



Agar birinchi reaksiyadan hosil bo’lgan B modda tarkibidagi orbitallar soni so’ngi bosqichda hosil bo’lgan asetosirka efir tarkibidagi orbitallar sonidan ga ko’p bo’lsa, reasiya so’ngida hosil bo’lgan asetosirka efirning massasini aniqlang.



A)70,4 B)31,2 C)105,6 D)46,8

1-5 №20131715114

1. L.Klayzen kondensatlanishi bo’yicha asetosirkaefir uch bosqichda olinadi:

a) A + C2H5ONa B (reaksiya unumi 60%)



b) B + A C + 2C2H5OH (reaksiya unumi 80%)



c) C + HCl asetosika efir (reaksiya unumi 100%)



Agar birinchi reaksiyadan hosil bo’lgan B modda tarkibidagi orbitallar soni so’ngi bosqichda hosil bo’lgan asetosirka efir tarkibidagi orbitallar sonidan ga ko’p bo’lsa, reasiya so’ngida hosil bo’lgan asetosirka efirning massasini aniqlang



A)70,4 B)31,2 C)105,6 D)46,8

1-4 №20131815115

1. Tarkibi bo’lgan murakkab efirga mo’l miqdorda tarkibli griniyar qo’shildi. Hosil bo’lgan modda gidrolizidan tarkibida ta atom bo’lgan g organik modda olingan bo’sa, dastlabki murakkab efirni aniqlang.



A)metil propanoat B)etil etanoat

C)propil metanoat D)etil metanoat

1-4 №20131915115

1. Tarkibi bo’lgan murakkab efirga mo’l miqdorda tarkibli griniyar qo’shildi. Hosil bo’lgan modda gidrolizidan tarkibida ta atom bo’lgan organik modda olingan bo’sa, dastlabki murakkab efirni aniqlang.



A)metil propanoat B)etil etanoat

C)propil metanoat D)etil metanoat

1-4 №20132015115

1. Tarkibi bo’lgan murakkab efirga mo’l miqdorda tarkibli griniyar qo’shildi. Hosil bo’lgan modda gidrolizidan tarkibida ta atom bo’lgan organik modda olingan bo’sa, dastlabki murakkab efirni aniqlang.



A)etil propanoat B)propil etanoat

C)butil metanoat D)metil butanoat

1-4 №20132215115

1. Tarkibi bo’lgan murakkab efirga mo’l miqdorda tarkibli griniyar qo’shildi. Hosil bo’lgan modda gidrolizidan tarkibida ta atom bo’lgan organik modda olingan bo’sa, dastlabki murakkab efirni aniqlang.



A)metil propanoat B)etil etanoat

C)propil metanoat D)etil metanoat

1-4 №20132315115

1. Tarkibi bo’lgan murakkab efirga mo’l miqdorda tarkibli griniyar qo’shildi. Hosil bo’lgan modda gidrolizidan tarkibida ta atom bo’lgan organik modda olingan bo’sa, dastlabki murakkab efirni aniqlang.



A)propil propanoat B)butil etanoat

C)etil butanoat D)pentil metanoat

1-4 №20132415115

1. Tarkibi bo’lga№1 murakkab efirga mo’l miqdorda tarkibli griniyar qo’shildi. Hosil bo’lgan modda gidrolizidan tarkibida ta atom bo’lga№1 organik modda olingan bo’sa, dastlabki murakkab efirni aniqlang.



A)etil propanoat B)propil etanoat

C)butil metanoat D)metil butanoat

1-4 №20132515116

1. Noma’lum bir asosli karbon kislotaning kaliyli tuzi ishqor bilan suyuqlantirilganda g A uglevodorod hosil bo’ladi. Shunday miqdordagi ushbu tuzning suvdagi eritmasi to’liq elektroliz qilinganda esa g B uglevodorod hosil bo’lsa, dastlabki tuzning massasini aniqlang.



A)42 B)50,4 C)56 D)58,8

1-4 №20132615116

1. Noma’lum bir asosli karbon kislotaning kaliyli tuzi ishqor bilan suyuqlantirilganda g A uglevodorod hosil bo’ladi. Shunday miqdordagi ushbu tuzning suvdagi eritmasi to’liq elektroliz qilinganda esa g B uglevodorod hosil bo’lsa, dastlabki tuzning massasini aniqlang.



A)42 B)50,4 C)56 D)58,8

1-4 №20132715116

1. Noma’lum bir asosli karbon kislotaning kaliyli tuzi ishqor bilan suyuqlantirilganda g A uglevodorod hosil bo’ladi. Shunday miqdordagi ushbu tuzning suvdagi eritmasi to’liq elektroliz qilinganda esa g B uglevodorod hosil bo’lsa, dastlabki tuzning massasini aniqlang.



A)42 B)50,4 C)56 D)58,8

1-4 №20132715116

1. Noma’lum bir asosli karbon kislotaning kaliyli tuzi ishqor bilan suyuqlantirilganda g A uglevodorod hosil bo’ladi. Shunday miqdordagi ushbu tuzning suvdagi eritmasi to’liq elektroliz qilinganda esa g B uglevodorod hosil bo’lsa, dastlabki tuzning massasini aniqlang.



A)42 B)50,4 C)56 D)58,8

1-4 №20132815117

1. Noma’lum bir asosli karbon kislotaning kaliyli tuzi ishqor bilan suyuqlantirilganda g A uglevodorod hosil bo’ladi. Shunday miqdordagi ushbu tuzning suvdagi eritmasi to’liq elektroliz qilinganda esa g B uglevodorod hosil bo’lsa, elektroliz uchun tok qancha vaqt davomida o’tkazilgan? (tok bo’yicha unum 60%).



A)900 B)450 C)2500 D)1250

1-4 №20132915117

1. Noma’lum bir asosli karbon kislotaning kaliyli tuzi ishqor bilan suyuqlantirilganda g A uglevodorod hosil bo’ladi. Shunday miqdordagi ushbu tuzning suvdagi eritmasi to’liq elektroliz qilinganda esa g B uglevodorod hosil bo’lsa, elektroliz uchun tok qancha vaqt davomida o’tkazilgan? (tok bo’yicha unum 80%).



A)1600 B)800 C)2500 D)1250

1-4 №20133015117

1. Noma’lum bir asosli karbon kislotaning kaliyli tuzi ishqor bilan suyuqlantirilganda g A uglevodorod hosil bo’ladi. Shunday miqdordagi ushbu tuzning suvdagi eritmasi to’liq elektroliz qilinganda esa g B uglevodorod hosil bo’lsa, elektroliz uchun tok qancha vaqt davomida o’tkazilgan? (tok bo’yicha unum 50%).



A)1250 B)620 C)5000 D)2500

1-4 №20133115117

1. Noma’lum bir asosli karbon kislotaning kaliyli tuzi ishqor bilan suyuqlantirilganda g A uglevodorod hosil bo’ladi. Shunday miqdordagi ushbu tuzning suvdagi eritmasi to’liq elektroliz qilinganda esa g B uglevodorod hosil bo’lsa, elektroliz uchun tok qancha vaqt davomida o’tkazilgan? (tok bo’yicha unum 60%).



A)2250 B)1125 C)4000 D)2000

1-4 №201330115118

1. Noma’lum bir asosli karbon kislota kaliyli tuzining li eritmasi, 0,6 mol gaz (200 da) gaz hosil bo’lgunga qadar elektroliz qilinganda hosil bo’lgan eritmadagi ishqorning massa ulushi ortib qolgan tuzning massa ulushiga teng bo’lsa, noma’lum kislotani aniqlang. (hosil bo’lgan gazlarni eritmadagi ishqor bilan reaksiyasi hisobga olinmasin).



A)etan kislota B)propan kislota

C)butan kislota D)metan kislota

1-4 №201331115118

1. Noma’lum bir asosli karbon kislota kaliyli tuzining li eritmasi, 0,5 mol gaz (200 da) gaz hosil bo’lgunga qadar elektroliz qilinganda hosil bo’lgan eritmadagi ishqorning massa ulushi ortib qolgan tuzning massa ulushiga teng bo’lsa, noma’lum kislotani aniqlang. (hosil bo’lgan gazlarni eritmadagi ishqor bilan reaksiyasi hisobga olinmasin).



A)etan kislota B)propan kislota

C)butan kislota D)metan kislota

1-4 №20133215118

1. Noma’lum bir asosli karbon kislota kaliyli tuzining li eritmasi, 0,3 mol gaz (200 da) gaz hosil bo’lgunga qadar elektroliz qilinganda hosil bo’lgan eritmadagi ishqorning massa ulushi ortib qolgan tuzning massa ulushiga teng bo’lsa, noma’lum kislotani aniqlang. (hosil bo’lgan gazlarni eritmadagi ishqor bilan reaksiyasi hisobga olinmasin).



A)etan kislota B)propan kislota

C)butan kislota D)metan kislota

1-4 №20133315118

1. Noma’lum bir asosli karbon kislota kaliyli tuzining li eritmasi, 0,8 mol gaz (200 da) gaz hosil bo’lgunga qadar elektroliz qilinganda hosil bo’lgan eritmadagi ishqorning massa ulushi ortib qolgan tuzning massa ulushiga teng bo’lsa, noma’lum kislotani aniqlang. (hosil bo’lgan gazlarni eritmadagi ishqor bilan reaksiyasi hisobga olinmasin).



A)etan kislota B)propan kislota

C)butan kislota D)metan kislota

1-4 №20133415118

1. Noma’lum bir asosli karbon kislota kaliyli tuzining li eritmasi, 0,7 mol gaz (200 da) gaz hosil bo’lgunga qadar elektroliz qilinganda hosil bo’lgan eritmadagi ishqorning massa ulushi ortib qolgan tuzning massa ulushiga teng bo’lsa, noma’lum kislotani aniqlang. (hosil bo’lgan gazlarni eritmadagi ishqor bilan reaksiyasi hisobga olinmasin).



A)etan kislota B)propan kislota

C)butan kislota D)metan kislota

1-4 №20133515118

1. Noma’lum bir asosli karbon kislota kaliyli tuzining li eritmasi, 0,35 mol gaz (200 da) gaz hosil bo’lgunga qadar elektroliz qilinganda hosil bo’lgan eritmadagi ishqorning massa ulushi ortib qolgan tuzn33ing massa ulushiga teng bo’lsa, noma’lum kislotani aniqlang. (hosil bo’lgan gazlarni eritmadagi ishqor bilan reaksiyasi hisobga olinmasin).



A)etan kislota B)propan kislota

C)butan kislota D)metan kislota

1-4 №20133615118

1. Noma’lum bir asosli karbon kislota kaliyli tuzining li eritmasi, 0,8 mol gaz (200 da) gaz hosil bo’lgunga qadar elektroliz qilinganda hosil bo’lgan eritmadagi ishqorning massa ulushi ortib qolgan tuzning massa ulushiga teng bo’lsa, noma’lum kislotani aniqlang. (hosil bo’lgan gazlarni eritmadagi ishqor bilan reaksiyasi hisobga olinmasin).



A)etan kislota B)propan kislota

C)butan kislota D)metan kislota

1-4 №20133715118

1. Noma’lum bir asosli karbon kislota kaliyli tuzining li eritmasi, 1 mol gaz (200 da) gaz hosil bo’lgunga qadar elektroliz qilinganda hosil bo’lgan eritmadagi ishqorning massa ulushi ortib qolgan tuzning massa ulushiga teng bo’lsa, noma’lum kislotani aniqlang. (hosil bo’lgan gazlarni eritmadagi ishqor bilan reaksiyasi hisobga olinmasin).



A)etan kislota B)propan kislota

C)butan kislota D)metan kislota

1-4 №20133815119

1. Noma’lum uglevodorodni to’liq yoqish uchun uning gomologik qatorida o’zidan bitta avval turadigan huddi shunday miqdordagi uglevodorodni yoqishga sarflanadigan kislorodga nisbata№1 marta ko’p kislorod sarflansa, uglevodorodni aniqlang.



A)etan B)propen C)oktadien D)toluol

1-4 №20133915119

1. Noma’lum uglevodorodni to’liq yoqish uchun uning gomologik qatorida o’zidan bitta avval turadigan huddi shunday miqdordagi uglevodorodni yoqishga sarflanadigan kislorodga nisbata№1 marta ko’p kislorod sarflansa, uglevodorodni aniqlang.

A)etan B)propen C)oktadien D)toluol

1-4 №20134015119

1. Noma’lum uglevodorodni to’liq yoqish uchun uning gomologik qatorida o’zidan bitta avval turadigan huddi shunday miqdordagi uglevodorodni yoqishga sarflanadigan kislorodga nisbata№1 marta ko’p kislorod sarflansa, uglevodorodni aniqlang.



A)etan B)propen C)oktadien D)toluol

1-4 №20134115119

1. Noma’lum uglevodorodni to’liq yoqish uchun uning gomologik qatorida o’zidan bitta avval turadigan huddi shunday miqdordagi uglevodorodni yoqishga sarflanadigan kislorodga nisbata№1 marta ko’p kislorod sarflansa, uglevodorodni aniqlang.

A)etan B)propen C)oktadien D)toluol

1-4 №20134215119

1. Noma’lum uglevodorodni to’liq yoqish uchun uning gomologik qatorida o’zidan bitta avval turadigan huddi shunday miqdordagi uglevodorodni yoqishga sarflanadigan kislorodga nisbata№1 marta ko’p kislorod sarflansa, uglevodorodni aniqlang.

A)butan B)penten C)propin D)geksen

1-4 №20134315119

1. Noma’lum uglevodorodni to’liq yoqish uchun uning gomologik qatorida o’zidan bitta avval turadigan huddi shunday miqdordagi uglevodorodni yoqishga sarflanadigan kislorodga nisbata№1 marta ko’p kislorod sarflansa, uglevodorodni aniqlang.



A)butan B)penten C)propin D)geksen

1-4 №20134415119

1. Noma’lum uglevodorodni to’liq yoqish uchun uning gomologik qatorida o’zidan bitta avval turadigan huddi shunday miqdordagi uglevodorodni yoqishga sarflanadigan kislorodga nisbata№1 marta ko’p kislorod sarflansa, uglevodorodni aniqlang.

A)butan B)penten C)propin D)geksen

1-4 №20134515119

1. Noma’lum uglevodorodni to’liq yoqish uchun uning gomologik qatorida o’zidan bitta avval turadigan huddi shunday miqdordagi uglevodorodni yoqishga sarflanadigan kislorodga nisbata№1 marta ko’p kislorod sarflansa, uglevodorodni aniqlang.

A)butan B)penten C)propin D)geksen

1-4 №20134615120

1. Ikki asosli karbon kislotaning kalsiyli tuzini piropiz qilib olingan siklik ketonni qaytarib sikloakan olindi . Hosil bo’lgan sikloalkan tarkibidagi umumiy atomlar soni dastlabki tuz tarkibidagi umumiy atomlarining 75% ni tashkil qilsa, siklo alkanni aniqlang.

A)siklopropan B)siklobutan C)siklopentan D)siklogeksan

1-4 №20134715120

1. Ikki asosli karbon kislotaning kalsiyli tuzini piropiz qilib olingan siklik ketonni qaytarib sikloakan olindi . Hosil bo’lgan sikloalkan tarkibidagi umumiy atomlar soni dastlabki tuz tarkibidagi vodorod atomlari sonidan 2 marta katta bo’lsa, siklo alkanni aniqlang.

A)siklopropan B)siklobutan C)siklopentan D)siklogeksan

1-4 №20134815120

1. Ikki asosli karbon kislotaning kalsiyli tuzini piropiz qilib olingan siklik ketonni qaytarib sikloakan olindi . Hosil bo’lgan sikloalkan tarkibidagi umumiy atomlar soni dastlabki tuz tarkibidagi vodorod atomlari sonidan 2,25 marta katta bo’lsa, siklo alkanni aniqlang.

A)siklopropan B)siklobutan C)siklopentan D)siklogeksan

1-4 №20134915120

1. Ikki asosli karbon kislotaning kalsiyli tuzini piropiz qilib olingan siklik ketonni qaytarib sikloakan olindi . Hosil bo’lgan sikloalkan tarkibidagi umumiy atomlar soni dastlabki tuz tarkibidagi vodorod atomlari sonida№1,8 marta katta bo’sa, siklo alkanni aniqlang.

A)siklopropan B)siklobutan C)siklopentan D)siklogeksan

1-3 №20135015121

1. Fenol va noma’lum amindan iborat 15,95 g aralashma (n.sh) vodorod xlorid gazi bilan yoki g 15% li o’yuvchi natriy bilan reaksiyaga kirishaolishi ma’lum bo’lsa, noma’lum aminga mos keluvchi amin(lar)ni aniqlang.



1)vinildiallilamin; 2)o-tuludin 3)benzilamin; 4)metilfenilamin;

A)3,4 B)1 C)2 D)2,3,4

1-3 №20135015121

1. Fenol va noma’lum amindan iborat 15,95 g aralashma (n.sh) vodorod xlorid gazi bilan yoki g 15% li o’yuvchi natriy bilan reaksiyaga kirishaolishi ma’lum bo’lsa, noma’lum aminga mos keluvchi birlamchi amin(lar)ni aniqlang.



1)vinildiallilamin; 2)o-tuludin 3)benzilamin; 4)metilfenilamin;

A)4 B)1 C)2,3 D)3

1-3 №20135115121

1. Fenol va noma’lum amindan iborat 15,95 g aralashma (n.sh) vodorod xlorid gazi bilan yoki g 15% li o’yuvchi natriy bilan reaksiyaga kirishaolishi ma’lum bo’lsa, noma’lum aminga mos keluvchi ikkilamchi amin(lar)ni aniqlang.



1)disiklopentilamin; 2)o-tuludin 3)benzilamin; 4)metilfenilamin;

A)4 B)1 C)2,4 D)3

1-3 №20135215121

1. -krezol va noma’lum amindan iborat 16,52 g aralashma (n.sh) vodorod xlorid gazi bilan yoki g 10% li o’yuvchi kaliy bilan reaksiyaga kirishaolishi ma’lum bo’lsa, noma’lum aminga mos keluvchi ikkilamchi amin(lar)ni aniqlang.



1)siklopentilamin; 2)pipiridin; 3)etilallilamin; 4)etilpropilamin;

A)2 B)1 C)4 D)2,3

1-3 №20135315121

1. -krezol va noma’lum amindan iborat 16,52 g aralashma (n.sh) vodorod xlorid gazi bilan yoki g 10% li o’yuvchi kaliy bilan reaksiyaga kirishaolishi ma’lum bo’lsa, noma’lum aminga mos keluvchi birlamchi amin(lar)ni aniqlang.



1)siklopentilamin; 2)pipiridin; 3)etilallilamin; 4)etilpropilamin;

A)1,2 B)1 C)4 D)2,3

1-4 №20135415122

1. Divinilning 5,4 g namunasi polimerlantirilganda ta makromolekula hosil bo’ldi. Olingan reaksiyon aralashma 800g 3% li bromli suvni rangsizlantirsa, polimerlanish darjasini aniqlang.



A)200 B)400 C)250 D)625

1-4 №20135515122

1. Izoprenning 10,88 g namunasi polimerlantirilganda ta makromolekula hosil bo’ldi. Olingan reaksiyon aralashma 800g 5,9% li bromli suvni rangsizlantirsa, polimerlanish darjasini aniqlang.



A)200 B)400 C)250 D)625

1-4 №20135615122

1. Divinilning 5,4 g namunasi polimerlantirilganda ta makromolekula hosil bo’ldi. Olingan reaksiyon aralashma 800g 3,2% li bromli suvni rangsizlantirsa, polimerlanish darjasini aniqlang.



A)200 B)400 C)250 D)625

1-4 №20135715122

1. Izoprenning 6,8 g namunasi polimerlantirilganda ta makromolekula hosil bo’ldi. Olingan reaksiyon aralashma 800g 2,4% li bromli suvni rangsizlantirsa, polimerlanish darjasini aniqlang.



A)200 B)400 C)250 D)625

1-4 №20135815122

1. Divinilning 5,4 g namunasi polimerlantirilganda ta makromolekula hosil bo’ldi. Olingan reaksiyon aralashma 800g 3,5% li bromli suvni rangsizlantirsa, polimerlanish darjasini aniqlang.



A)200 B)400 C)250 D)625

1-4 №20135915122

1. Izoprenning 10,88 g namunasi polimerlantirilganda ta makromolekula hosil bo’ldi. Olingan reaksiyon aralashma 800g 5,9% li bromli suvni rangsizlantirsa, hosil bo’lgan polimering 4 ta molekulasi ozonoliz qilinganda nechta levunin aldegidi hosil bo’ladi?



A)500 B)498 C)1245 D)624

1-4 №20136015122

1-4 №20136115122

1. Izopren 6,8 g namunasi polimerlantirilganda ta makromolekula hosil bo’ldi. Olingan reaksiyon aralashma 800g 3,2% li bromli suvni rangsizlantirsa, hosil bo’lgan polimering 4 ta molekulasi ozonoliz qilinganda nechta levunin aldegidi hosil bo’ladi?



A)500 B)498 C)1245 D)624

1-4 №20136215122

1. Izoprenning 6,8 g namunasi polimerlantirilganda ta makromolekula hosil bo’ldi. Olingan reaksiyon aralashma 800g 2,4% li bromli suvni rangsizlantirsa, hosil bo’lgan polimering 8 ta molekulasi ozonoliz qilinganda nechta levunin aldegidi hosil bo’ladi?



A)800 B)796 C)995 D)499

1-4 №20136315122

1. Izopren 6,8 g namunasi polimerlantirilganda ta makromolekula hosil bo’ldi. Olingan reaksiyon aralashma 800g 3,5% li bromli suvni rangsizlantirsa, hosil bo’lgan polimering 4 ta molekulasi ozonoliz qilinganda nechta levunin aldegidi hosil bo’ladi?



A)500 B)498 C)1245 D)624

1-4 №20136415123

1. Tarkibi bo’lga№1 ketonga mo’l miqdorda tarkibli griniyar qo’shildi. Hosil bo’lgan modda gidrolizidan tarkibida ta atom bo’lga№1 organik modda olingan bo’lsa dastlabki ketonni aniqlang.



A)metiletil keton B)etilpropil keton

C)izopropilbutil keton D)butilpentilketon

1-4 №20136515123

1. Tarkibi bo’lgan ketonga mo’l miqdorda tarkibli griniyar qo’shildi. Hosil bo’lgan modda gidrolizidan tarkibida ta atom bo’lgan organik modda olingan bo’lsa dastlabki ketonni aniqlang.



A)metiletil keton B)etilpropil keton

C)izopropilbutil keton D)butilpentilketon

1-4 №20136615123

1. Tarkibi bo’lgan ketonga mo’l miqdorda tarkibli griniyar qo’shildi. Hosil bo’lgan modda gidrolizidan tarkibida ta atom bo’lgan organik modda olingan bo’lsa dastlabki ketonni aniqlang.



A)metiletil keton B)etilpropil keton

C)izopropilbutil keton D)butilpentilketon

1-4 №20136715123

1. Tarkibi bo’lgan ketonga mo’l miqdorda tarkibli griniyar qo’shildi. Hosil bo’lgan modda gidrolizidan tarkibida ta atom bo’lgan organik modda olingan bo’lsa dastlabki ketonni aniqlang.



A)metiletil keton B)etilpropil keton

C)izopropilbutil keton D)butilpentilketon

1. Divinilning 5,4 g namunasi polimerlantirilganda ta makromolekula hosil bo’ldi. Olingan reaksiyon aralashma 800g 3% li bromli suvni rangsizlantirsa, polimerlanish darjasini aniqlang.



A)200 B)400 C)250 D)625

1-4 №20135515122

1. Izoprenning 10,88 g namunasi polimerlantirilganda ta makromolekula hosil bo’ldi. Olingan reaksiyon aralashma 800g 5,9% li bromli suvni rangsizlantirsa, polimerlanish darjasini aniqlang.



A)200 B)400 C)250 D)625

1-4 №20135615122

1. Divinilning 5,4 g namunasi polimerlantirilganda ta makromolekula hosil bo’ldi. Olingan reaksiyon aralashma 800g 3,2% li bromli suvni rangsizlantirsa, polimerlanish darjasini aniqlang.



A)200 B)400 C)250 D)625

1-4 №20135715122

1. Izoprenning 6,8 g namunasi polimerlantirilganda ta makromolekula hosil bo’ldi. Olingan reaksiyon aralashma 800g 2,4% li bromli suvni rangsizlantirsa, polimerlanish darjasini aniqlang.



A)200 B)400 C)250 D)625

1-4 №20135815122

1. Divinilning 5,4 g namunasi polimerlantirilganda ta makromolekula hosil bo’ldi. Olingan reaksiyon aralashma 800g 3,5% li bromli suvni rangsizlantirsa, polimerlanish darjasini aniqlang.



A)200 B)400 C)250 D)625

1-4 №20135915122

1. Izoprenning 10,88 g namunasi polimerlantirilganda ta makromolekula hosil bo’ldi. Olingan reaksiyon aralashma 800g 5,9% li bromli suvni rangsizlantirsa, hosil bo’lgan polimering 5 ta molekulasi ozonoliz qilinganda nechta levunin aldegidi hosil bo’ladi?



A)500 B)498 C)1245 D)624

1-4 №20136115122

1. Izopren 6,8 g namunasi polimerlantirilganda ta makromolekula hosil bo’ldi. Olingan reaksiyon aralashma 800g 3,2% li bromli suvni rangsizlantirsa, hosil bo’lgan polimering 5 ta molekulasi ozonoliz qilinganda nechta levunin aldegidi hosil bo’ladi?



A)500 B)498 C)1245 D)624

1-4 №20136215122

1. Izoprenning 6,8 g namunasi polimerlantirilganda ta makromolekula hosil bo’ldi. Olingan reaksiyon aralashma 800g 2,4% li bromli suvni rangsizlantirsa, hosil bo’lgan polimering 5 ta molekulasi ozonoliz qilinganda nechta levunin aldegidi hosil bo’ladi?



A)800 B)796 C)995 D)499

1-4 №20136315122

1. Izopren 6,8 g namunasi polimerlantirilganda ta makromolekula hosil bo’ldi. Olingan reaksiyon aralashma 800g 3,5% li bromli suvni rangsizlantirsa, hosil bo’lgan polimering 5 ta molekulasi ozonoliz qilinganda nechta levunin aldegidi hosil bo’ladi?



A)500 B)498 C)1245 D)624

1-2 №2140115124

1. Quyidagilar orasidan sun’iy polimerlarni tanlang.

1)kauchuk; 2)viskoza ipagi; 3)rezina;

4)nitron tolasi; 5)guttarpercha; 6)teflon;



1-2 №2140215124

1. Quyidagilar orasidan tabiiy bo’lmagan polimerlarni tanlang.

1)kauchuk; 2)kraxmal; 3)rezina;

4)neylon; 5)guttarpercha; 6)xlorin;



1-2 №2140315125

1. Stirolning polimerlanishidan olingan mahsulot hisoblanishi uchun, uning polimerlanish darajasi eng kamida nechaga teng bo’lishi kerak?



1-2 №2140415125

1. Etilenglikol va tereftal kislotalarning o’zaro sopolikondensatlanishidan olingan mahsulot emas hisoblanishi uchun polimerlanish darajasi eng ko’pida nechaga teng bo’lishi mumkin?



1-2 №2140515126

1. Polimerlanish darajasi quyidagi qaysi formula asosida topiladi?



1-2 №2140615126

1. Agar lavsan tolasining o’rtacha molekulyar massasini , uning monomerlari hisoblangan etilen glikolning molekulyar massasini va tereftal kislotaning molekulyar massasini deb belgilasak, lavsan tolasining polimarlanish darajasi quyidagi qaysi formula orqali topiladi?



1-2 №2140715126

1. Agar polietilen glikol tolasining o’rtacha molekulyar massasini , uning monomer hisoblangan etilen glikolning molekulyar massasini esa deb belgilasak, polimarlanish darajasi quyidagi qaysi formula orqali topiladi?



1-2 №2140815127

1. Polimer – gomologik qator - .... .

**Tarkibi va tuzilishi bir xil, ammo molekulyar massasi har xil bo’lgan makromolekulali birikmalar qatoridir.**



Polimerlanish darajasi bir xil, ammo tuzilishi va tarkibi har xil bo’lgan makromolekulali birikmalar qatoridir.



Tarkibi va polimerlanish darajasi bir xil, ammo molekulyar massalari har xil bo’lgan makromolekulalar qatoridir.



Tarkibi bir xil, ammo tuzilishi va molekulyar massasi har xil bo’lgan makromolekulalar qatoridir.



1-2 №2140915127

1. larga tegishli bo’lmagan xususiyatlarni ko’rsating.



erituvchilarda avval bo’kadi, so’ngra eriydi;



ertimalardagi harakatchanligi ya’ni diffuziya tezligi yuqori bo’ladi;



yuqori qovushqoqlikga ega bo’ladi;



qizdirilganda haydalish xususiyatiga ega;



1-2 №2140815127

1. Paxta selulozasining fizik kimyosini o’rganish bo’yicha qaysi o’zbek olimining maktabi dunyoga ma’lum?



1-2 №2141015127

1. Polimerlanish reaksiyalari reaksiya mexanizmiga ko’ra qanday turlarga bo’linadi?

polikondensatlanish, sopolimerlanish



polimerlanish, sopolimerlanish va polikondensatlanish



**zanjirli va bosqichli**



radikal va ionli



1-2 №2141115127

1. Polimerlanish reaksiyasining qaysi turi 3 ta elementar reaksiya bosqichlaridan iborat bo’ladi?

Polikondensatlanish



Migratsion



**Zanjirli**



Bosqichli



1-2 №2141215127

1. Polimerlanish reaksiyasining qaysi turini istalgan vaqtda to’xtatish hamda dimer va trimerlarni ajratib olish mumkin?

radikal polimerlanish



anion polimerlanish



kation polimerlanish



**migratsion polimerlanish**



1-2 №2141315128

1. Quyidagi qaysi monomer(lar) bosqichli poliperlanish xususiyatiga ega?



1-2 №2141415127

1. Hozirgi kunga kelib, sanoatda ahamiyati katta bo’lgan polimerlarning deyarli hammasi qaysi usulda sintez qilinadi?

**A)zanjirli** B)bosqichli

C)sopolimerlanish D)polikondensatlanish

1-2 №2141515127

1. Migratsion polimerlanishga tegishli bo’lmagan xususiyatlarni ko’rsating.

juda tez sodir bo’ladi;



hosil bo’lgan polimer molekulalari qisqa o’chamli bo’ladi;



istalgan vaqtda to’xtatish mumkin;



hosil bo’lgan polimer molekulalarsining massasi katta bo’ladi;



orasida bog’ saqlovchi barcha monomerlar migratsion polimerlanishda ishtirok etaoladi;



1-2 №2141615127

1. Quyidagilar orasidan initsiatorlarni ko’rsating;



1-2 №2141715127

1. Quyidagilar orasidan polimerlanishda qo’llaniladigan katalizatorlarni ko’rsating;



1-2 №2141815127

1. Agar polimerlanish reaksiyasida aktiv markaz hosil qilish uchun inisiatorlar ishlatilsa, polimerlanish reaksiyasi qaysi turga mansub bo’ladi?

**radikal polimerlanish;**



anion polimerlanish;



kation polimerlanish;



migratsion polimerlanish;



1-2 №2141915127

1. Quyidagi qaysi moddalar aktiv markaz hosil qilishda qo’llanilsa, reaksiya ionli mexanizmda boradi?



1-2 №2142015127

1. Quyidagi qaysi moddalar aktiv markaz hosil qilishda qo’llanilsa, reaksiya kationli mexanizmda boradi?

benzoil peroksid



1-2 №2142115127

1. Quyidagi qaysi moddalar aktiv markaz hosil qilishda qo’llanilsa, reaksiya anionli mexanizmda boradi?



1-2 №2142215127

1. Aktiv markazning hosil bo’lishiga qarab, zanjirli polimerlanish qanday turlarga bo’linadi?

zanjirli, bosqichli



anoinli, kationli



**radikal, ionli**



migratsion, katalitik



1-2 №2142315127

1. Initsiator qo’shilganda polimerlanish reaksiyasi 3 ta elementar bosqichlarda:

aktiv markazning hosil bo’lishi;



zanjirning o’sishi;



zanjirning uzilishi;



amalga oshadi. Bu bosqichlarning qaysi bir(lar)ida akitvlanish energiyasi eng katta qiymatga ega bo’ladi?



1-2 №2142415127

1. Initsiator qo’shilganda polimerlanish reaksiyasi 3 ta elementar bosqichlarda amalga oshadi. Agar bu bosqichlarning tezliklarini mos ravishda va deb belgilab olsak, qanday holatda hosil bo’lgan polimerning molekulyar massasi katta bo’ladi?



1-2 №2142515127

1. Polimerlanishda aktiv markaz hosil qiluvchi modda sifatida ishlatilsa, zanjirning uzilish bosqichi qanday amalga oshadi?



chiqib ketishi bilan; chiqib ketishi bilan; qo’shilishi bilan; qo’shilishi bilan;



1-2 №2142615127

1. Qaysi polimerlanish katalitik polimerlanish deb ataladi?

radikal bosqichli



zanjir ion



1-2 №2142715127

1. Qaysi polimerlanish migratsion polimerlanish deb ataladi?

radikal bosqichli



zanjir ion



1-2 №2142815127

1. Propilen issiqlik ta’sirida qanday polimerlanadi?

monoradikal hosil qilib, radikal mexanizmda



kation hosil qilib, ion mexanizmda



**biradikal hosil qilib, radikal mexanizmda**



anion hosil qilib, ion mexanizmda



1-2 №2142915127

1. Quyidagi qaysi monomer(lar) issiqlik ta’sirida mutlaqo polimerlanmaydi?



hammasi polimerlanadi



1-2 №2143015127

1. Quyidagi qaysi monomer(lar) issiqlik ta’sirida tez polimerlanadi?



hammasi



1-2 №2143115127

1. Gomopolimerlar makromolekulasining tuzilishiga ko’ra, qanday xillarga bo’linadi?

blok, payvand



chiziqli, tarmoqlangan



rasmiy, blok, payvand



**chiziqli, tarmoqlangan, fazoviy**



1-2 №2143215127

1. Butadiyen-kauchuk va divinil-kauchuk ga tegishli xususiyatlarni juftlab ko’rsating.



stereoregular tuzilishli; – tuzilishli; tuzilishli; kabel va poyabzallar tayyorlanadi; shina ishlab chiqarishda ishlatiladi; chidamliligi va elstikligi jihatdan tabiiy kauchukdan keyinda turadi;



1-2 №2143315127

1. Quyidagilar orasidan ning struktura birligini ko’rsating.



1-2 №2143415127

1. Propilen va akrilonitrilning sopolimerlanishidan olingan mahsulotning struktura birligini ko’rsating.



1-2 №2143515127

1. Akrilonitril-strirol sopolimerning struktura birligini ko’rsating.



1-2 №2143615127

1. Siloksan kauchukning struktura birligini ko’rsating.



1-2 №2143715127

1. Quyidagi qaysi monomerlar faqat chiziqli tuzilishga ega bo’lgan polimer hosil qilishi mumkin?



1-2 №2143815127

1. Quyidagi qaysi monomerlar tarmoqlangan tuzilishga ega bo’lgan polimer hosil qilishi mumkin?



1-2 №2143915127

1. Qanday tuzilishli polimerlar past temperaturada yumshaydi?

chiziqli **B)tarmoqlangan**



fazoviy to’rsimon



1-2 №2144015127

1. Qanday tuzilishli polimerlar yaxshi eriydi?

chiziqli **B)tarmoqlangan**



fazoviy to’rsimon



1-2 №2144115127

1. Qanday tuzilishli polimerlar yumshoq va elastik bo’ladi?

chiziqli **B)tarmoqlangan**



fazoviy to’rsimon



1-2 №2144215127

1. Qanday tuzilishli polimerlar termoplastlik yuqori bo’ladi?

chiziqli **B)tarmoqlangan**



fazoviy to’rsimon



1-2 №2144315127

1. Qanday tuzilishli polimerlar qizdirilganda parchalanmasdan suyuqlanadi?

chiziqli B)tarmoqlangan



**fazoviy**spiral



1-2 №2144415127

1. Qanday tuzilishli polimerlar hech qanday erituvchida erimaydi?

chiziqli B)tarmoqlangan



**fazoviy**spiral



1-2 №2144515127

1. Rezina qanday tuzilishli polimer hisoblanadi?

chiziqli B)tarmoqlangan



**fazoviy**spiral



1-2 №2144615127

1. Fenol – formaldedid qanday tuzilishli polimer hisoblanadi?

chiziqli B)tarmoqlangan



**fazoviy**spiral



1-2 №2144715127

1. takibli makromolekula qanday sopolimerlar turiga kiradi?



ideal **rasmiy**blok payvand



1-2 №2144815127

1. takibli makromolekula qanday sopolimerlar turiga kiradi?



ideal rasmiy **blok**payvand



1-2 №2144915127



takibli makromolekula qanday sopolimerlar turiga kiradi?

ideal rasmiy blok **payvand**



1-2 №2145015127

1. Qizdirilganda o’z shaklini o’zgartirib, sovutilganda esa o’sha o’zgargan shaklni oladigan polimerlar qanday nomlanadi?

termoreaktivlar termoregulyar



**termoplastik**termoaktiv



1-2 №2145115127

1. Qizdirilganda o’z shaklini o’zgartirib suyuqlanadigan, sovutilganda esa o’sha suyuqlanmasdan faqat yumshaydigan polimerlar hosil qiluvchi qanday nomlanadi?



**termoreaktivlar** termoregulyar



termoplastik termoaktiv



1-2 №2145215127

1. Fenol-formaldegid va mochevina-formaldegid smolalari issiqlikka ta’siriga ko’ra, qaysi turkumga kiradi?

**termoreaktivlar**termoregulyar



termoplastik termoaktiv



1-2 №2145315127

1. Plastmassalarga qattiqlik, mexanik mustaxkamlik berish uchun hamda organik erituvchilar, kislota va ishqorlar ta’siriga barqarorligini oshirish uchun qo’shiladigan moddalar qanday nomlanadi?

pastifikatorlar stablizatorlar



**to’ldiruvchilar**initsiatorlar



1-2 №2145415127

1. Ba’zan plastmassalarga murakkab efirlar yoki uglevodorodlarning galoidli hosilalari qo’shiladi. Bu qanday vazifa bajaradi?

**pastifikatorlar** stablizatorlar



to’ldiruvchilar initsiatorlar



1-2 №2145515127

1. Plastmassalarning havodagi kislorod, yorug’lik va boshqa ta’sirlarga barqarorligini oshirish uchun qo’shiladigan moddalar qanday nomlanadi?

pastifikatorlar **stablizatorlar**



to’ldiruvchilar initsiatorlar



1-2 №2145615127

1. Kauchukni vulkanlab birinchi marta rezinani kashf qilgan olim?



1-2 №2145715127

1. Amaliyotda kauchukni birinchi marta ishlatishni topgan olim?



1-2 №2145815127

1. Kauchukni quruq haydab izopren olgan olimni ko’rsating?



1-2 №2145915127

1. Kauchukni uglerod va vodoroddan iborat to’yinmagan uglevodoroddan tashkil topganligini aniqlagan olimni ko’rsating?



1-2 №2146015127

1. Birinchi marta izoprendan kauchukni sintez qilgan olimni ko’rsating?



1-2 №2146115127

1. Siloksan kauchuk qanday usulda olinadi?

sopolimerlanish



**polikondensatlanish**



radikal polimerlanish



anion polimerlanish



1-2 №2146215127

1. Ftorokauchuk qanday usulda olinadi?

**sopolimerlanish**



polikondensatlanish



polimerlanish



migratsion



1-2 №2146315127

1. Ftorokauchukning monomer(lar)ini ko’rsating.

butadien-viliniden ftorid;



triftorxloretilen; izopren;



1-2 №2146415127

1. Chidamlilik va elestiklik jihatdan tabiiy kauchukdan ustun turadigan kauchukni ko’rsating.

butadiyen kauchuk



**divinil kauchuk**



xloropren kauchuk



butadiyen nitril kauchuk



1-2 №2146515127

1. Qaysi tola mustaxkam va zararsizligi tufayli jarrohlikda ishlatiladi?

**kapron**neylon lavsan nitron



1-2 №2146615127

1. Qaysi toladan baliq ovlash to’rlari to’qiladi?

**kapron** neylon lavsan nitron



1-2 №2146715127

1. Qaysi tola silliq va mayinligi tufayli jarrohlikda shoyi va ketgut tolalari o’rnida ishlatiladi?

**polivinilspirt**neylon lavsan nitron



1-2 №2146815127

1. Qaysi tola paxta tolasidan 4-5 marta mustaxkam, ultrabinafsha va turli agressiv suyuqliklar ta’siriga chidamli bo’ladi?

**polivinilspirt**neylon lavsan nitron



1-2 №2146915127

1. Qaysi tola mayin bo’lib, issiqlikni yaxshi saqlaydi va tabiiy junga boshqa tollarga nisbatan ko’proq o’xshaydi?

polivinilspirt neylon lavsan **nitron**



1-5 №2147015128

1. Molekulyar massasi bo’lgan lavsan tolasining bitta makromolekulasida nechta orbitall mavjud?



1-5 №2147115128

1. Molekulyar massasi bo’lgan kapron tolasining bitta makromolekulasida nechta bog’ hosil qilishda qatnashgan orbital mavjud?



1-5 №2147215128

1. Molekulyar massasi bo’lgan anid tolasining bitta makromolekulasida nechta bog’ hosil qilishda qatnashgan orbital mavjud?



1-2 №2147315128

1. Bir molekuladan olingan nitron tolasi va neylon tolasi tarkibidagi uglerod atomlar soni o’zaro teng bo’lib, orbitallar soni taga farq qilsa, neylon tolasining molekulyar massasini aniqlang.



1-5 №2147415128

1. Bir molekuladan olingan tabiiy kauchuk va siloksan kauchuk tarkibidagi atomlar soni o’zaro teng bo’lib, orbitallar soni taga farq qilsa, siloksan kauchukning molekulyar massasini aniqlang.



1-5 №2147515128

1. Radikal polimerlanish orqali molekulyar massali polistirol olindi . Agar polimer hosil bo’lishining zanjir uzilish bosqichi vodorod ajralishi bilan borgan bo’lsa, polimerlanish reaksiyasida qaysi modda initsiator sifatida ishlatilgan?



1-5 №2147615128

1. Radikal polimerlanish orqali molekulyar massali divinil kauchuk olindi . Agar polimer hosil bo’lishining zanjir uzilish bosqichi vodorod ajralishi bilan borgan bo’lsa, polimerlanish reaksiyasida qaysi modda initsiator sifatida ishlatilgan?



1-2 №2147715128

1. Ekvimolyar nisbatda olingan monomerlar polikondensatlanganda lavsan va suv hosil bo’ldi. Polimerlanish darajasini aniqlang.



1-4 №2147715130

1. Fenilasetat, metil benzoate va fenil sirka kislota aralashmasi Na metali bilan ishlanganda olingan gaz miqdori boshlang’ish aralashmaning miqdori yondirilganda hosil bo’lgan gaz miqdori bilan aralashtirilganda gaz aralashmasi hosil bo’ldi. Agar fenil asetat va metil benzoat tarkibidagi vodorod atomlari soni nisbatda bo’lsa, boshlang’ich aralashmadagi metil benzoatning miqdorini (mol) aniqlang.



A)0,05 B)0,15 C)0,08 D)0,28

1-4 №2147815130

1. Fenilasetat, metil benzoat va fenil sirka kislota aralashmasi Na metali bilan ishlanganda olingan gaz miqdori boshlang’ish aralashmaning miqdori yondirilganda hosil bo’lgan gaz miqdori bilan aralashtirilganda gaz aralashmasi hosil bo’ldi. Agar fenil asetat va metil benzoat tarkibidagi vodorod atomlari soni nisbatda bo’lsa, boshlang’ich aralashmadagi fenilatsetatning miqdorini (mol) aniqlang.



A)0,05 B)0,15 C)0,08 D)0,28

1-4 №2147915130

1. Fenilasetat, metil benzoate va fenil sirka kislota aralashmasi Na metali bilan ishlanganda olingan gaz miqdori boshlang’ish aralashmaning miqdori yondirilganda hosil bo’lgan gaz miqdori bilan aralashtirilganda gaz aralashmasi hosil bo’ldi. Agar fenil asetat va metil benzoat tarkibidagi vodorod atomlari soni nisbatda bo’lsa, boshlang’ich aralashmadagi metil benzoatning miqdorini (mol) aniqlang.



A)0,08 B)0,32 C)0,48 D)0,28

1-4 №2148015130

1. Fenilasetat, metil benzoate va fenil sirka kislota aralashmasi Na metali bilan ishlanganda olingan gaz miqdori boshlang’ish aralashmaning miqdori yondirilganda hosil bo’lgan gaz miqdori bilan aralashtirilganda gaz aralashmasi hosil bo’ldi. Agar fenil asetat va metil benzoat tarkibidagi vodorod atomlari soni nisbatda bo’lsa, boshlang’ich aralashmadagi fenilatsetatning miqdorini (mol) aniqlang.



A)0,08 B)0,32 C)0,48 D)0,28

1-4 №2148115130

1. Fenilasetat, metil benzoate va fenil sirka kislota aralashmasi Na metali bilan ishlanganda olingan gaz miqdori boshlang’ish aralashmaning miqdori yondirilganda hosil bo’lgan gaz miqdori bilan aralashtirilganda gaz aralashmasi hosil bo’ldi. Agar fenil asetat va metil benzoat tarkibidagi vodorod atomlari soni nisbatda bo’lsa, boshlang’ich aralashmadagi metil benzoatning miqdorini (mol) aniqlang.



A)0,08 B)0,1 C)0,3 D)0,48

1-4 №2148215130

1. Fenilasetat, metil benzoate va fenil sirka kislota aralashmasi Na metali bilan ishlanganda olingan gaz miqdori boshlang’ish aralashmaning miqdori yondirilganda hosil bo’lgan gaz miqdori bilan aralashtirilganda gaz aralashmasi hosil bo’ldi. Agar fenil asetat va metil benzoat tarkibidagi vodorod atomlari soni nisbatda bo’lsa, boshlang’ich aralashmadagi fenilatseta miqdorini (mol) aniqlang.



A)0,08 B)0,1 C)0,3 D)0,48

1-4 №2148315130

1. Fenilasetat, metil benzoate va fenil sirka kislota aralashmasi Na metali bilan ishlanganda olingan gaz miqdori boshlang’ish aralashmaning miqdori yondirilganda hosil bo’lgan gaz miqdori bilan aralashtirilganda gaz aralashmasi hosil bo’ldi. Agar fenil asetat va metil benzoat tarkibidagi vodorod atomlari soni nisbatda bo’lsa, boshlang’ich aralashmadagi metil benzoatning miqdorini (mol) aniqlang.



A)0,4 B)0,25 C)0,75 D)1,4

1-4 №2148415130

1. Fenilasetat, metil benzoate va fenil sirka kislota aralashmasi Na metali bilan ishlanganda olingan gaz miqdori boshlang’ish aralashmaning miqdori yondirilganda hosil bo’lgan gaz miqdori bilan aralashtirilganda gaz aralashmasi hosil bo’ldi. Agar fenil asetat va metil benzoat tarkibidagi vodorod atomlari soni nisbatda bo’lsa, boshlang’ich aralashmadagi fenilatsetatning miqdorini (mol) aniqlang.



A)0,4 B)0,25 C)0,75 D)1,4

1-4 №2148515130

1. Fenilasetat, metil benzoat va fenil sirka kislota aralashmasi Na metali bilan ishlanganda olingan gaz miqdori boshlang’ish aralashmaning miqdori yondirilganda hosil bo’lgan gaz miqdori bilan aralashtirilganda gaz aralashmasi hosil bo’ldi. Agar fenil asetat va metil benzoat tarkibidagi vodorod atomlari soni nisbatda bo’lsa, boshlang’ich aralashmadagi metil benzoatning miqdorini (mol) aniqlang.



A)0,8 B)0,4 C)0,6 D)0,1,8

1-4 №2148615130

1. Fenilasetat, metil benzoate va fenil sirka kislota aralashmasi Na metali bilan ishlanganda olingan gaz miqdori boshlang’ish aralashmaning miqdori yondirilganda hosil bo’lgan gaz miqdori bilan aralashtirilganda gaz aralashmasi hosil bo’ldi. Agar fenil asetat va metil benzoat tarkibidagi vodorod atomlari soni nisbatda bo’lsa, boshlang’ich aralashmadagi fenilaatsetatning miqdorini (mol) aniqlang.



A)0,8 B)0,4 C)0,6 D)0,1,8

1-4 №2148715130

1. Fenilasetat, metil benzoate va fenil sirka kislota aralashmasi Na metali bilan ishlanganda olingan gaz miqdori boshlang’ish aralashmaning miqdori yondirilganda hosil bo’lgan gaz miqdori bilan aralashtirilganda gaz aralashmasi hosil bo’ldi. Agar fenil asetat va metil benzoat tarkibidagi vodorod atomlari soni nisbatda bo’lsa, boshlang’ich aralashmadagi metil benzoatning miqdorini (mol) aniqlang.



A)0,16 B)0,02 C)0,08 D)0, 26

1-4 №2148815130

1. Fenilasetat, metil benzoate va fenil sirka kislota aralashmasi Na metali bilan ishlanganda olingan gaz miqdori boshlang’ish aralashmaning miqdori yondirilganda hosil bo’lgan gaz miqdori bilan aralashtirilganda gaz aralashmasi hosil bo’ldi. Agar fenil asetat va metil benzoat tarkibidagi vodorod atomlari soni nisbatda bo’lsa, boshlang’ich aralashmadagi fenilatsetatning miqdorini (mol) aniqlang.



A)0,16 B)0,02 C)0,08 D)0, 26

1-4 №2148915131

1. Bittasi monokarbon kislota, ikkinchisi esa murakkab efir bo’lgan 2 izomer aralashmasi K bilan reaksiyaga kirishganda 1,344 l (n.sh) gaz ajraldi. Huddi shunday massa va tarkibli aralashmaga ishqor bilan (qizdirib) ishlov berildi. Reaksiya bo’yicha hosil bo’lgan moddani konsentrlangan sulfat kislota bilan qizdirilganda 0,448 litr (n.sh) to’yinmagan uglevodorod hosil bo’ldi. Boshlang’ich aralashmadagi moddalarning massa ulushlarini (%) aniqlang.

A)60, 40 B)25, 75 C)30,70 D)50,50

1-4 №2149015131

1. Bittasi monokarbon kislota, ikkinchisi esa murakkab efir bo’lgan 2 izomer aralashmasi K bilan reaksiyaga kirishganda 0,896 l (n.sh) gaz ajraldi. Huddi shunday massa va tarkibli aralashmaga ishqor bilan (qizdirib) ishlov berildi. Reaksiya bo’yicha hosil bo’lgan moddani konsentrlangan sulfat kislota bilan qizdirilganda 1,344 litr (n.sh) to’yinmagan uglevodorod hosil bo’ldi. Boshlang’ich aralashmadagi moddalarning massa ulushlarini (%) aniqlang.

A)60, 40 B)25, 75 C)30,70 D)50,50

1-4 №2149115131

1. Bittasi monokarbon kislota, ikkinchisi esa murakkab efir bo’lgan 2 izomer aralashmasi K bilan reaksiyaga kirishganda 1,344 litr (n.sh) gaz ajraldi. Huddi shunday massa va tarkibli aralashmaga ishqor bilan (qizdirib) ishlov berildi. Reaksiya bo’yicha hosil bo’lgan moddani konsentrlangan sulfat kislota bilan qizdirilganda 1,568 litr (n.sh) to’yinmagan uglevodorod hosil bo’ldi. Boshlang’ich aralashmadagi moddalarning massa ulushlarini (%) aniqlang.

A)60, 40 B)25, 75 C)30,70 D)50,50

1-4 №2149215131

1. Bittasi monokarbon kislota, ikkinchisi esa murakkab efir bo’lgan 2 izomer aralashmasi K bilan reaksiyaga kirishganda ma’lum miqdor (n.sh) gaz ajraldi. Huddi shunday massa va tarkibli aralashmaga ishqor bilan (qizdirib) ishlov berildi. Reaksiya bo’yicha hosil bo’lgan moddani konsentrlangan sulfat kislota bilan qizdirilganda esa dastlabki ajralgan gazning hajmiga teng hajmda (n.sh) to’yinmagan uglevodorod hosil bo’ldi. Boshlang’ich aralashmadagi moddalarning massa ulushlarini (%) aniqlang.

A)60, 40 B)25, 75 C)30,70 D)50,50

1-4 №2149315131

1. Bittasi monokarbon kislota, ikkinchisi esa murakkab efir bo’lgan 2 izomer aralashmasi K bilan reaksiyaga kirishganda 0,448l (n.sh) gaz ajraldi. Huddi shunday massa va tarkibli aralashmaga ishqor bilan (qizdirib) ishlov berildi. Reaksiya bo’yicha hosil bo’lgan moddani konsentrlangan sulfat kislota bilan qizdirilganda 1,568 litr (n.sh) to’yinmagan uglevodorod hosil bo’ldi. Boshlang’ich aralashmadagi moddalarning massa ulushlarini (%) aniqlang.

A)12,5; 87,5 B)20, 80 C)40,60 D)37,5; 62,5

1-4 №2149415131

1. Bittasi monokarbon kislota, ikkinchisi esa murakkab efir bo’lgan 2 izomer aralashmasi K bilan reaksiyaga kirishganda 0,896 litr (n.sh) gaz ajraldi. Huddi shunday massa va tarkibli aralashmaga ishqor bilan (qizdirib) ishlov berildi. Reaksiya bo’yicha hosil bo’lgan moddani konsentrlangan sulfat kislota bilan qizdirilganda 1,792 litr (n.sh) to’yinmagan uglevodorod hosil bo’ldi. Boshlang’ich aralashmadagi moddalarning massa ulushlarini (%) aniqlang.

A)12,5; 87,5 B)20, 80 C)40,60 D)37,5; 62,5

1-4 №2149515131

1. Bittasi monokarbon kislota, ikkinchisi esa murakkab efir bo’lgan 2 izomer aralashmasi K bilan reaksiyaga kirishganda 1,792 l (n.sh) gaz ajraldi. Huddi shunday massa va tarkibli aralashmaga ishqor bilan (qizdirib) ishlov berildi. Reaksiya bo’yicha hosil bo’lgan moddani konsentrlangan sulfat kislota bilan qizdirilganda 1,344 litr (n.sh) to’yinmagan uglevodorod hosil bo’ldi. Boshlang’ich aralashmadagi moddalarning massa ulushlarini (%) aniqlang.

A)12,5; 87,5 B)20, 80 C)40,60 D)37,5; 62,5

1-4 №2149615131

1. Bittasi monokarbon kislota, ikkinchisi esa murakkab efir bo’lgan 2 izomer aralashmasi K bilan reaksiyaga kirishganda 1,344 litr (n.sh) gaz ajraldi. Huddi shunday massa va tarkibli aralashmaga ishqor bilan (qizdirib) ishlov berildi. Reaksiya bo’yicha hosil bo’lgan moddani konsentrlangan sulfat kislota bilan qizdirilganda 1,12 litr (n.sh) to’yinmagan uglevodorod hosil bo’ldi. Boshlang’ich aralashmadagi moddalarning massa ulushlarini (%) aniqlang.

A)12,5; 87,5 B)20, 80 C)40,60 D)37,5; 62,5

1-4 №2150015132

1. 100 ml alken va kislorod aralashmasi portlatildi. Bunda kislorodning hajmi alken hajminining 50% ni yoqishga yetadi. Hosil bo’lgan gazlar aralashmasi dastlabki sharoitga keltirilganda 60 ml bo’ldi. Dastlabki aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini aniqlang.

A)15,2 B)23,5 C)20,8 D)23,6

1-4 №2150115132

1. 160 ml alken va kislorod aralashmasi portlatildi. Bunda kislorodning hajmi alken hajminining 10% ni yoqishga yetadi. Hosil bo’lgan gazlar aralashmasi dastlabki sharoitga keltirilganda 130 ml bo’ldi. Dastlabki aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini aniqlang.

A)15,2 B)23,5 C)20,8 D)23,6

1-4 №2150215132

1. 100 ml alken va kislorod aralashmasi portlatildi. Bunda kislorodning hajmi alken hajminining 25% ni yoqishga yetadi. Hosil bo’lgan gazlar aralashmasi dastlabki sharoitga keltirilganda 70 ml bo’ldi. Dastlabki aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini aniqlang.

A)15,2 B)23,5 C)20,8 D)23,6

1-4 №2150315132

1. 100 ml alken va kislorod aralashmasi portlatildi. Bunda kislorodning hajmi alken hajminining 20% ni yoqishga yetadi. Hosil bo’lgan gazlar aralashmasi dastlabki sharoitga keltirilganda 72 ml bo’ldi. Dastlabki aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini aniqlang.

A)15,2 B)23,5 C)20,8 D)23,6

1-4 №2150215132

1. 160 ml alken va kislorod aralashmasi portlatildi. Bunda kislorodning hajmi alken hajminining 20% ni yoqishga yetadi. Hosil bo’lgan gazlar aralashmasi dastlabki sharoitga keltirilganda 120 ml bo’ldi. Dastlabki aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini aniqlang.

A)14,75 B)18,36 C)14,86 D)20,8

1-4 №2150215132

1. 170 ml alken va kislorod aralashmasi portlatildi. Bunda kislorodning hajmi alken hajminining 25% ni yoqishga yetadi. Hosil bo’lgan gazlar aralashmasi dastlabki sharoitga keltirilganda 120 ml bo’ldi. Dastlabki aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini aniqlang.

A)14,75 B)18,36 C)14,86 D)20,8

1-4 №2150315132

1. 70 ml alken va kislorod aralashmasi portlatildi. Bunda kislorodning hajmi alken hajminining 25% ni yoqishga yetadi. Hosil bo’lgan gazlar aralashmasi dastlabki sharoitga keltirilganda 50 ml bo’ldi. Dastlabki aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini aniqlang.

A)14,75 B)18,36 C)14,86 D)20,8

1-4 №2150415132

1. 100 ml alken va kislorod aralashmasi portlatildi. Bunda kislorodning hajmi alken hajminining 25% ni yoqishga yetadi. Hosil bo’lgan gazlar aralashmasi dastlabki sharoitga keltirilganda 70 ml bo’ldi. Dastlabki aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini aniqlang.

A)14,75 B)18,36 C)14,86 D)20,8

1-4 №2150515133

1. Dietilefirning ma’lum bir qismi ikkiga ajratildi va ikki idishda joylashtirildi. Birinchi idishda xona temperaturasida yodid kislota solindi. Ikkinchi idishda Seyze usuli bilan etoksil guruh miqdori aniqlandi. Agar reaksiyalar davomida 62,4 g galogen alkil va 9,2 g spirt olingan bo’lsa, reaksiya uchun olingan jami dietilefir massasini (g) aniqlang.

A)22,2 B)14,8 C)29,6 D)11,1

1-4 №2150615133

1. Dimetilefirning ma’lum bir qismi ikkiga ajratildi va ikki idishda joylashtirildi. Birinchi idishda xona temperaturasida yodid kislota solindi. Ikkinchi idishda Seyze usuli bilan metoksil guruh miqdori aniqlandi. Agar reaksiyalar davomida 99,4 g galogen alkil va 9,6 g spirt olingan bo’lsa, reaksiya uchun olingan jami dietilefir massasini (g) aniqlang.

A)23 B)13,8 C)11,5 D)32,2

1-4 №2150715133

1. Dietilefirning ma’lum bir qismi ikkiga ajratildi va ikki idishda joylashtirildi. Birinchi idishda xona temperaturasida yodid kislota solindi. Ikkinchi idishda Seyze usuli bilan etoksil guruh miqdori aniqlandi. Agar reaksiyalar davomida 78 g galogen alkil va 13,8 g spirt olingan bo’lsa, reaksiya uchun olingan jami dietilefir massasini (g) aniqlang.

A)29,6 B)22,2 C)14,8 D)37

1-4 №2150815133

1. Dimetilefirning ma’lum bir qismi ikkiga ajratildi va ikki idishda joylashtirildi. Birinchi idishda xona temperaturasida yodid kislota solindi. Ikkinchi idishda Seyze usuli bilan metoksil guruh miqdori aniqlandi. Agar reaksiyalar davomida 85,2 g galogen alkil va 12,8 g spirt olingan bo’lsa, reaksiya uchun olingan jami dietilefir massasini (g) aniqlang.

A)23 B)18,4 C)11,5 D)27,6

1-4 №2150915133

1. Dietilefirning ma’lum bir qismi ikkiga ajratildi va ikki idishda joylashtirildi. Birinchi idishda xona temperaturasida yodid kislota solindi. Ikkinchi idishda Seyze usuli bilan etoksil guruh miqdori aniqlandi. Agar reaksiyalar davomida 171,6 g galogen alkil va 23 g spirt olingan bo’lsa, reaksiya uchun olingan jami dietilefir massasini (g) aniqlang.

A)59,2 B)37 C)29,6 D)81,4

1-4 №2151015133

1. Dimetilefirning ma’lum bir qismi ikkiga ajratildi va ikki idishda joylashtirildi. Birinchi idishda xona temperaturasida yodid kislota solindi. Ikkinchi idishda Seyze usuli bilan metoksil guruh miqdori aniqlandi. Agar reaksiyalar davomida 227,2 g galogen alkil va 12,8 g spirt olingan bo’lsa, reaksiya uchun olingan jami dietilefir massasini (g) aniqlang.

A)46 B)18,4 C)23 D)73,6

1-2 №2151115134

1. Sirka kislotaning quyida keltirilgan tuzlari qanday maqsadlarda ishlatilishi to’g’ri ko’rsatilgan javobni aniqlang.

1)(CH3CCO)2Pb; 2) (CH3CCO)2Fe; 3) (CH3CCO)2Cu;

4) (CH3CCO)3Al;

a)matolarni bo’yashda bo’yoqni mahkam ushlab turadi;

b)oq moy bo’yoq;

c)o’simlik zararkunandalariga qarshi vosita;

d)konservant;

A)1-b; 2-c; 3-a; 4-d; B)1-c; 2-d; 3-a; 4-b

C)1-d; 2-c; 3-b; 4-a D)1-b; 2-a; 3-c; 4-a;

1-4 №2151215135

1. Alkan tetra xlorlanganda hosil bo’lgan aralashma bug’ining geliyga nisbatan zichligi 16,4 ga teng bo’lsa, dastlabki alkanning bitta molekulasida nechta sp3 gibridlangan orbital bo’ladi? (alkan va xlor to’liq reaksiyaga kirishgan deb hisoblang)

A)12 B)8 C)16 D)20

1-4 №2151315135

1. Alkan tetra xlorlanganda hosil bo’lgan aralashma bug’ining geliyga nisbatan zichligi 15,7 ga teng bo’lsa, dastlabki alkanning bitta molekulasida nechta sp3 gibridlangan orbital bo’ladi? (alkan va xlor to’liq reaksiyaga kirishgan deb hisoblang)

A)12 B)8 C)16 D)20

1-4 №2151415135

1. Alkan tetra xlorlanganda hosil bo’lgan aralashma bug’ining geliyga nisbatan zichligi 17,1 ga teng bo’lsa, dastlabki alkanning bitta molekulasida nechta sp3 gibridlangan orbital bo’ladi? (alkan va xlor to’liq reaksiyaga kirishgan deb hisoblang)

A)12 B)8 C)16 D)20

1-4 №2151515135

1. Alkan tetra xlorlanganda hosil bo’lgan aralashma bug’ining geliyga nisbatan zichligi 17,8 ga teng bo’lsa, dastlabki alkanning bitta molekulasida nechta sp3 gibridlangan orbital bo’ladi? (alkan va xlor to’liq reaksiyaga kirishgan deb hisoblang)

A)12 B)8 C)16 D)20

1-4 №2151715135

1. Alkan tetra xlorlanganda hosil bo’lgan aralashma bug’ining geliyga nisbatan zichligi 18,5 ga teng bo’lsa, dastlabki alkanning bitta molekulasida nechta sp3 gibridlangan orbital bo’ladi? (alkan va xlor to’liq reaksiyaga kirishgan deb hisoblang)

A)12 B)8 C)16 D)24

1-4 №2151815135

1. Alkan tetra xlorlanganda hosil bo’lgan aralashma bug’ining geliyga nisbatan zichligi 15 ga teng bo’lsa, dastlabki alkanning bitta molekulasida nechta sp3 gibridlangan orbital bo’ladi? (alkan va xlor to’liq reaksiyaga kirishgan deb hisoblang)

A)12 B)8 C)16 D)4

1-4 №2151915136

1. Suvsiz bir atomli spirt (R18OH) va bir asosli karbon kislota (R1COOH) bilan sulfat kislota ishtirokida eterifikatsiya reaksiyasiga kirishdi. Spirt va kislotaning mol nisbati 1:1 bo’lganda reaksiya unumi X ga teng bo’ldi, 3:1 mol nisbatda bo’lganda esa 50% ga ortdi. X ni aniqlang.

A)50 B)40 C)60 D)20

1-4 №2152015136

1. Suvsiz bir atomli spirt (R18OH) va bir asosli karbon kislota (R1COOH) bilan sulfat kislota ishtirokida eterifikatsiya reaksiyasiga kirishdi. Spirt va kislotaning mol nisbati 2:1 bo’lganda reaksiya unumi X ga teng bo’ldi, 3,5:1 mol nisbatda bo’lganda esa 25% ga ortdi. X ni aniqlang.

A)50 B)40 C)60 D)20

1-4 №2152115136

1. Suvsiz bir atomli spirt (R18OH) va bir asosli karbon kislota (R1COOH) bilan sulfat kislota ishtirokida eterifikatsiya reaksiyasiga kirishdi. Spirt va kislotaning mol nisbati 2:1 bo’lganda reaksiya unumi X ga teng bo’ldi, 6:1 mol nisbatda bo’lganda esa 50% ga ortdi. X ni aniqlang.

A)50 B)40 C)60 D)20

1-4 №2152215136

1. Suvsiz bir atomli spirt (R18OH) va bir asosli karbon kislota (R1COOH) bilan sulfat kislota ishtirokida eterifikatsiya reaksiyasiga kirishdi. Spirt va kislotaning mol nisbati 1:1 bo’lganda reaksiya unumi X ga teng bo’ldi, 4,5:1 mol nisbatda bo’lganda esa 50% ga ortdi. X ni aniqlang.

A)50 B)40 C)60 D)20

1-4 №2152315136

1. Suvsiz bir atomli spirt (R18OH) va bir asosli karbon kislota (R1COOH) bilan sulfat kislota ishtirokida eterifikatsiya reaksiyasiga kirishdi. Spirt va kislotaning mol nisbati 3:1 bo’lganda reaksiya unumi X ga teng bo’ldi, 7,5:1 mol nisbatda bo’lganda esa 50% ga ortdi. X ni aniqlang.

A)50 B)40 C)60 D)20

1-4 №2152415136

1. Suvsiz bir atomli spirt (R18OH) va bir asosli karbon kislota (R1COOH) bilan sulfat kislota ishtirokida eterifikatsiya reaksiyasiga kirishdi. Spirt va kislotaning mol nisbati 2:1 bo’lganda reaksiya unumi X ga teng bo’ldi, 7,5:1 mol nisbatda bo’lganda esa 50% ga ortdi. X ni aniqlang.

A)50 B)40 C)60 D)20

1-4 №2152515136

1. Suvsiz bir atomli spirt (R18OH) va bir asosli karbon kislota (R1COOH) bilan sulfat kislota ishtirokida eterifikatsiya reaksiyasiga kirishdi. Spirt va kislotaning mol nisbati 1:1 bo’lganda reaksiya unumi X ga teng bo’ldi, 2:1 mol nisbatda bo’lganda esa 25% ga ortdi. X ni aniqlang.

A)50 B)40 C)70 D)20

1-4 №2152615136

1. Suvsiz bir atomli spirt (R18OH) va bir asosli karbon kislota (R1COOH) bilan sulfat kislota ishtirokida eterifikatsiya reaksiyasiga kirishdi. Spirt va kislotaning mol nisbati 2:1 bo’lganda reaksiya unumi X ga teng bo’ldi, 3,75:1 mol nisbatda bo’lganda esa 25% ga ortdi. X ni aniqlang.

A)50 B)40 C)60 D)20

1-3 №2158515140

1. Necha gramm anilin mo’l miqdor sirka anigirid bilan reaksiyaga kirishib, 67,5 g atsetanilid hosil bo’ladi?

A)37,2 B)27,9 C)46,5 D)18,6

1-3 №2158715140

1. Necha gramm anilin mo’l miqdor sirka anigirid bilan reaksiyaga kirishib, 27 g atsetanilid hosil bo’ladi?

A)37,2 B)27,9 C)46,5 D)18,6

1-3 №2158815140

1. Necha gramm anilin mo’l miqdor sirka anigirid bilan reaksiyaga kirishib, 40,5 g atsetanilid hosil bo’ladi?

A)37,2 B)27,9 C)46,5 D)18,6

1-4 №2152715141

1. To’yingan uch atomli spirt yonishidan hosil bo’lgan suvning miqdori (mol) shu spirtning yonishi uchun sarflangan kislorod miqdoridan 0,875 marta kichik. Shu spirtning 0,2 molini yoqishidan necha gramm CO2 hosil bo’ladi?

A)79,2 B)35,2 C)61,6 D)26,4

1-4 №2152815141

1. To’yingan uch atomli spirt yonishidan hosil bo’lgan suvning miqdori (mol) shu spirtning yonishi uchun sarflangan kislorod miqdorida№1,083 marta kichik. Shu spirtning 0,2 molini yoqish uchun necha gram kislorod zarur?

A)41,6 B)32 C)22,4 D)51,2

1-4 №2153015141

1. To’yingan uch atomli spirt yonishidan hosil bo’lgan suvning miqdori (mol) shu spirtning yonishi uchun sarflangan kislorod miqdorida№1,1875 marta kichik. Shu spirtning 0,2 molini yoqishidan necha gramm CO2 hosil bo’ladi?

A)79,2 B)35,2 C)61,6 D)26,4

1-4 №2153115141

1. To’yingan uch atomli spirt yonishidan hosil bo’lgan suvning miqdori (mol) shu spirtning yonishi uchun sarflangan kislorod miqdoriga teng bo’lsa. Shu spirtning 0,2 molini yoqish uchun necha gram kislorod zarur?

A)41,6 B)32 C)22,4 D)51,2

1-4 №2153215141

1. To’yingan uch atomli spirt yonishidan hosil bo’lgan suvning miqdori (mol) shu spirtning yonishi uchun sarflangan kislorod miqdoriga teng. Shu spirtning 0,2 molini yoqishidan necha gramm CO2 hosil bo’ladi?

A)79,2 B)35,2 C)61,6 D)26,4

1-4 №2153315141

1. To’yingan uch atomli spirt yonishidan hosil bo’lgan suvning miqdori (mol) shu spirtning yonishi uchun sarflangan kislorod miqdoridan 0,875 marta kichik. Shu spirtning 0,2 molini yoqish uchun necha gram kislorod zarur?

A)41,6 B)32 C)22,4 D)51,2

1-4 №2153415141

1. To’yingan uch atomli spirt yonishidan hosil bo’lgan suvning miqdori (mol) shu spirtning yonishi uchun sarflangan kislorod miqdorida№1,25 marta kichik. Shu spirtning 0,2 molini yoqishidan necha gramm CO2 hosil bo’ladi?

A)79,2 B)35,2 C)61,6 D)26,4

1-4 №2153515141

1. To’yingan uch atomli spirt yonishidan hosil bo’lgan suvning miqdori (mol) shu spirtning yonishi uchun sarflangan kislorod miqdorida№1,1875 marta kichik. Shu spirtning 0,2 molini yoqish uchun necha gram kislorod zarur?

A)41,6 B)32 C)22,4 D)60,8

1-4 №2153615142

1. 14,25 g murakkab efir to’liq gidrolizga uchrashi uchun 56g 25% li KOH eritmasidan sarflandi. Gidrolizdan keyingi aralashmaga kislotali muhitda kaliy permanganat eritmasi qo’shilganda (n.sh) CO2 gazi ajraldi. Murakkab efirni aniqlang.



A)CH3COOC2H5

B)CH3OOCCOOCH3

C)CH3OOCCOOC2H5

D)CH3COOC2H5

1-4 №2153715142

1. 16,5 g murakkab efir to’liq gidrolizga uchrashi uchun 56g 25% li KOH eritmasidan sarflandi. Gidrolizdan keyingi aralashmaga kislotali muhitda kaliy permanganat eritmasi qo’shilganda (n.sh) CO2 gazi ajraldi. Murakkab efirni aniqlang.



A)CH3COOCH3

B)CH3OOCCOOCH3

C)CH3OOCCOOC2H5

D)CH3COOC2H5

1-4 №2153815142

1. 18,25 g murakkab efir to’liq gidrolizga uchrashi uchun 56g 25% li KOH eritmasidan sarflandi. Gidrolizdan keyingi aralashmaga kislotali muhitda kaliy permanganat eritmasi qo’shilganda (n.sh) CO2 gazi ajraldi. Murakkab efirni aniqlang.



A)CH3COOC2H5

B)CH3OOCCOOC3H7

C)CH3OOCCOOC2H5

D)CH3COOC3H7

1-4 №2153915142

1. 20 g murakkab efir to’liq gidrolizga uchrashi uchun 56g 25% li KOH eritmasidan sarflandi. Gidrolizdan keyingi aralashmaga kislotali muhitda kaliy permanganat eritmasi qo’shilganda (n.sh) CO2 gazi ajraldi. Murakkab efirni aniqlang.



A)CH3COOC2H5

B)CH3OOCCOOCH3

C)C3H7OOCCOOC2H5

D)CH3COOC2H5

1-4 №2154015143

1. Oksazol va tiazol mo’l miqdordagi kislorodda yondirildi. Bunda hosil bo’lgan gazlar (suv bog’lari kondensatlangan) 154 g 40% li KOH eritmasiga yuttirilganda eritmada faqat nordon tuz hosil bo’ldi. Karbonat angidriddan hosil bo’lgan tuzning ikkinchi tuzga massa nisbati mos ravishda bo’lsa, oksazolning miqdorini (mol) toping.



A)0,9 B)0,2 C)0,3 D)0,1

1-4 №2154115143

1. Oksazol va tiazol mo’l miqdordagi kislorodda yondirildi. Bunda hosil bo’lgan gazlar (suv bog’lari kondensatlangan) 154 g 40% li KOH eritmasiga yuttirilganda eritmada faqat nordon tuz hosil bo’ldi. Karbonat angidriddan hosil bo’lgan tuzning ikkinchi tuzga massa nisbati mos ravishda bo’lsa, tiazolning miqdorini (mol) toping.



A)0,9 B)0,2 C)0,3 D)0,1

1-4 №2154215143

1. Oksazol va tiazol mo’l miqdordagi kislorodda yondirildi. Bunda hosil bo’lgan gazlar (suv bog’lari kondensatlangan) 210 g 40% li KOH eritmasiga yuttirilganda eritmada faqat nordon tuz hosil bo’ldi. Karbonat angidriddan hosil bo’lgan tuzning ikkinchi tuzga massa nisbati mos ravishda bo’lsa, tiazolning miqdorini (mol) toping.



A)1,2 B)0,3 C)0,1 D)0,2

1-4 №2154315143

1. Oksazol va tiazol mo’l miqdordagi kislorodda yondirildi. Bunda hosil bo’lgan gazlar (suv bog’lari kondensatlangan) 210 g 40% li KOH eritmasiga yuttirilganda eritmada faqat nordon tuz hosil bo’ldi. Karbonat angidriddan hosil bo’lgan tuzning ikkinchi tuzga massa nisbati mos ravishda bo’lsa, okszolning miqdorini (mol) toping.



A)1,2 B)0,3 C)0,1 D)0,2

1-4 №2154415143

1. Oksazol va tiazol mo’l miqdordagi kislorodda yondirildi. Bunda hosil bo’lgan gazlar (suv bog’lari kondensatlangan) 476 g 40% li KOH eritmasiga yuttirilganda eritmada faqat nordon tuz hosil bo’ldi. Karbonat angidriddan hosil bo’lgan tuzning ikkinchi tuzga massa nisbati mos ravishda bo’lsa, tiazolning miqdorini (mol) toping.



A)3 B)0,4 C)0,6 D)0,2

1-4 №2154515143

1. Oksazol va tiazol mo’l miqdordagi kislorodda yondirildi. Bunda hosil bo’lgan gazlar (suv bog’lari kondensatlangan) 476 g 40% li KOH eritmasiga yuttirilganda eritmada faqat nordon tuz hosil bo’ldi. Karbonat angidriddan hosil bo’lgan tuzning ikkinchi tuzga massa nisbati mos ravishda bo’lsa, okszolning miqdorini (mol) toping.



A)3 B)0,4 C)0,6 D)0,2

1-4 №2154615144

1. Oksazol va tiazol mo’l miqdordagi kislorodda yondirildi. Bunda hosil bo’lgan gazlar (suv bog’lari kondensatlangan) 322 g 40% li KOH eritmasiga yuttirilganda eritmada faqat nordon tuz hosil bo’ldi. Karbonat angidriddan hosil bo’lgan tuzning ikkinchi tuzga massa nisbati mos ravishda bo’lsa, tiazolning miqdorini (mol) toping.



A)2,1 B)0,2 C)0,5 D)0,3

1-4 №2154715145

1. Oksazol va tiazol mo’l miqdordagi kislorodda yondirildi. Bunda hosil bo’lgan gazlar (suv bog’lari kondensatlangan) 322 g 40% li KOH eritmasiga yuttirilganda eritmada faqat nordon tuz hosil bo’ldi. Karbonat angidriddan hosil bo’lgan tuzning ikkinchi tuzga massa nisbati mos ravishda bo’lsa, okszolning miqdorini (mol) toping.



A)2,1 B)0,2 C)0,5 D)0,3

1-4 №215481516

1. Molekulyar massasi 59940 bo’lgan oqsilning 120g miqdori gidrolizga uchratilganda 140 g turli xil aminokislotalar aralashmasi olindi. Oqsil tarkibidagi amino kislotalar qoldig’ini hisoblang.

A)557 B)555 C)556 D)554

1-4 №215481516

1. Molekulyar massasi 41040 bo’lgan oqsilning 120g miqdori gidrolizga uchratilganda 140 g turli xil aminokislotalar aralashmasi olindi. Oqsil tarkibidagi amino kislotalar qoldig’ini hisoblang.

A)380 B)379 C)381 D)382

1-4 №215481516

1. Molekulyar massasi 48168 bo’lgan oqsilning 120g miqdori gidrolizga uchratilganda 140 g turli xil aminokislotalar aralashmasi olindi. Oqsil tarkibidagi amino kislotalar qoldig’ini hisoblang.

A)448 B)445 C)447 D)446

1-4 №215481516

1. Molekulyar massasi 37800 bo’lgan oqsilning 120g miqdori gidrolizga uchratilganda 140 g turli xil aminokislotalar aralashmasi olindi. Oqsil tarkibidagi amino kislotalar qoldig’ini hisoblang.

A)348 B)349 C)351 D)350

1-4 №215481516

1. Molekulyar massasi 32508 bo’lgan oqsilning 120g miqdori gidrolizga uchratilganda 140 g turli xil aminokislotalar aralashmasi olindi. Oqsil tarkibidagi amino kislotalar qoldig’ini hisoblang.

A)299 B)300 C)302 D)301

1-4 №215481516

1. Molekulyar massasi 43308 bo’lgan oqsilning 120g miqdori gidrolizga uchratilganda 140 g turli xil aminokislotalar aralashmasi olindi. Oqsil tarkibidagi amino kislotalar qoldig’ini hisoblang.

A)399 B)401 C)402 D)400

1-4 №215481516

1. Molekulyar massasi 54108 bo’lgan oqsilning 120g miqdori gidrolizga uchratilganda 140 g turli xil aminokislotalar aralashmasi olindi. Oqsil tarkibidagi amino kislotalar qoldig’ini hisoblang.

A)499 B)501 C)502 D)500

1-4 №205001585

1. Metall sulfat kristalogidrati va dan teng mol miqdorda olingan 90 g aralashma 164 ml suvda eritildi. Bunda 19,2 g metall sulfidi cho’kmaga tushib qolgan eritmadagi yagona elektrolit ni molyal konsentratsiyasi 1 mol/kg ga teng bo’lgan. Noma’lum metal kristalogidratidagi kristalizatsion suv massasini aniqlang.



A)18 B)27 C)36 D)90

1-4 №205011585

1. Metall sulfat kristalogidrati va dan teng mol miqdorda olinga№108,25 g aralashma 84,5 ml suvda eritildi. Bunda 24,25 g metall sulfidi cho’kmaga tushib qolgan eritmadagi yagona elektrolit ni molyal konsentratsiyasi 2 mol/kg ga teng bo’lgan. Noma’lum metal kristalogidratidagi kristalizatsion suv massasini aniqlang.



A)18 B)72 C)36 D)90

1-4 №205021585

1. Metall sulfat kristalogidrati va dan teng mol miqdorda olinga№124 g aralashma 66,5 ml suvda eritildi. Bunda 22 g metall sulfidi cho’kmaga tushib qolgan eritmadagi yagona elektrolit ni molyal konsentratsiyasi 2 mol/kg ga teng bo’lgan. Noma’lum metal kristalogidratidagi kristalizatsion suv massasini aniqlang.



A)144 B)72 C)36 D)90

1-4 №205031585

1. Metall sulfat kristalogidrati va dan teng mol miqdorda olinga№120 g aralashma 84,5 ml suvda eritildi. Bunda 36 g metall sulfidi cho’kmaga tushib qolgan eritmadagi yagona elektrolit ni molyal konsentratsiyasi 2 mol/kg ga teng bo’lgan. Noma’lum metal kristalogidratidagi kristalizatsion suv massasini aniqlang.



A)18 B)72 C)36 D)90

1-4 №205041585

1. Metall sulfat kristalogidrati va dan teng mol miqdorda olinga№180g aralashma 88 ml suvda eritildi. Bunda 38,4 g metall sulfidi cho’kmaga tushib qolgan eritmadagi yagona elektrolit ni molyal konsentratsiyasi 2,5 mol/kg ga teng bo’lgan. Noma’lum metal kristalogidratidagi kristalizatsion suv massasini aniqlang.



A)18 B)72 C)36 D)90

1-4 №205051585

1. Metall sulfat kristalogidrati va dan teng mol miqdorda olingan 216,5g aralashma 419 ml suvda eritildi. Bunda 48,5 g metall sulfidi cho’kmaga tushib qolgan eritmadagi yagona elektrolit ni molyal konsentratsiyasi 1 mol/kg ga teng bo’lgan. Noma’lum metal kristalogidratidagi kristalizatsion suv massasini aniqlang.



A)18 B)72 C)36 D)90

1-4 №205061585

1. Metall sulfat kristalogidrati va dan teng mol miqdorda olingan 62g aralashma 127 ml suvda eritildi. Bunda 11 g metall sulfidi cho’kmaga tushib qolgan eritmadagi yagona elektrolit ni molyal konsentratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo’lgan. Noma’lum metal kristalogidratidagi kristalizatsion suv massasini aniqlang.



A)18 B)72 C)36 D)144

1-4 №205081585

1. Metall sulfat kristalogidrati va dan teng mol miqdorda olingan 240 g aralashma 169 ml suvda eritildi. Bunda 72 g metall sulfidi cho’kmaga tushib qolgan eritmadagi yagona elektrolit ni molyal konsentratsiyasi 2 mol/kg ga teng bo’lgan. Noma’lum metal kristalogidratidagi kristalizatsion suv massasini aniqlang.



A)18 B)72 C)36 D)90

1-4 №205091585

1. 10,16g noma’lum metallmas oksidi 124 g 10% li NaOH eritmasiga qo’shilganda olingan eritmadagi tuzning massa ulushi 11,27 % ga teng bo’ldi. Hosil bo’lgan eritmadagi ishqorning massa ulushini aniqlang.

A)4,47 B)9,24 C)1,67 D)3,34

1-4 №205101586

1. 6,4 g noma’lum metallmas oksidi 193,6 g 20% li NaOH eritmasiga qo’shilganda olingan eritmadagi tuzning massa ulushi 5,68 % gateng bo’ldi. Hosil bo’lgan eritmadagi ishqorning massa ulushini aniqlang.

A)16,16 B)6,76 C)5,61 D)26,5

1-4 №205111586

1. 4,8 g noma’lum metallmas oksidi 195,2 g 10% li NaOH eritmasiga qo’shilganda olingan eritmadagi tuzning massa ulushi 4,725 % gateng bo’ldi. Hosil bo’lgan eritmadagi ishqorning massa ulushini aniqlang.

A)16,16 B)6,76 C)5,61 D)26,5

1-4 №205121586

1. 42,6 g noma’lum metallmas oksidi 157,4 g 30% li NaOH eritmasiga qo’shilganda olingan eritmadagi tuzning massa ulushi 35,25 % gateng bo’ldi. Hosil bo’lgan eritmadagi ishqorning massa ulushini aniqlang.

A)16,16 B)6,76 C)5,61 D)26,5

1-4 №205131586

1. 3,3 g noma’lum metallmas oksidi 196,7 g 30% li NaOH eritmasiga qo’shilganda olingan eritmadagi tuzning massa ulushi 3,975 % gateng bo’ldi. Hosil bo’lgan eritmadagi ishqorning massa ulushini aniqlang.

A)16,16 B)6,76 C)5,61 D)26,5

1-4 №205141586

1. 6,4 g noma’lum metallmas oksidi 193,6 g 20% li NaOH eritmasiga qo’shilganda olingan eritmadagi tuzning massa ulushi 5,68 % ga teng bo’ldi. Noma’lum metall oksidini aniqlang.

A)SO3 B)SO2 C)P2O5 D)CO2

1-4 №205151586

1. 4,8 g noma’lum metallmas oksidi 195,2 g 10% li NaOH eritmasiga qo’shilganda olingan eritmadagi tuzning massa ulushi 4,725 % gateng bo’ldi. Noma’lum metall oksidini aniqlang.

A)SO3B)SO2 C)P2O5 D)CO2

1-4 №205161586

1. 42,6 g noma’lum metallmas oksidi 157,4 g 30% li NaOH eritmasiga qo’shilganda olingan eritmadagi tuzning massa ulushi 35,25 % gateng bo’ldi. Noma’lum metall oksidini aniqlang.

A)SO3 B)SO2C)P2O5 D)CO2

1-4 №205171586

1. 3,3 g noma’lum metallmas oksidi 196,7 g 30% li NaOH eritmasiga qo’shilganda olingan eritmadagi tuzning massa ulushi 3,975 % gateng bo’ldi. Noma’lum metall oksidini aniqlang.

A)SO3 B)SO2 C)P2O5D)CO2

1-4 №205181587

1. 318,8 g o’yuvchi natriy eritmasining massa ulushi mol ulushidan 2 marta katta bo’lsa, eritmadagi erigan moddaning massasini (g) aniqlang.

A)56 B)36 C)60 D)52

1-4 №205191587

1. 199,8 g o’yuvchi natriy eritmasining massa ulushi mol ulushidan 2 marta katta bo’lsa, eritmadagi erigan moddaning massasini (g) aniqlang.

A)56 B)36 C)60 D)52

1-4 №205201587

1. 303 g o’yuvchi natriy eritmasining massa ulushi mol ulushida№1,98 marta katta bo’lsa, eritmadagi erigan moddaning massasini (g) aniqlang.

A)56 B)36 C)60 D)52

1-4 №205211587

1. 298,6 g o’yuvchi natriy eritmasining massa ulushi mol ulushidan 2 marta katta bo’lsa, eritmadagi erigan moddaning massasini (g) aniqlang.

A)56 B)36 C)60 D)52

1-4 №205221588

1. Mis(II)sulfatning suvli eritmasi 7 soat 15 min davomida elektroliz qilindi. Elektroliz boshlangandan 35 minutdan so’ng katodda gaz ajralishi boshlandi. Agar elektroliz davomida eritmaning massasi 1,25 marta kamaygan bo’lsa, boshlang’ich eritmadagi tuzning massa ulushini (%) aniqlang.

A)11,2 B)18,4 C)22 D)25,6

1-4 №205231588

1. Mis(II)sulfatning suvli eritmasi 4 soat 46 min davomida elektroliz qilindi. Elektroliz boshlangandan 46 minutdan so’ng katodda gaz ajralishi boshlandi. Agar elektroliz davomida eritmaning massasi 1,25 marta kamaygan bo’lsa, boshlang’ich eritmadagi tuzning massa ulushini (%) aniqlang.

A)11,2 B)18,4 C)22 D)25,6

1-4 №205241588

1. Mis(II)sulfatning suvli eritmasi 4 soat 15 min davomida elektroliz qilindi. Elektroliz boshlangandan 55 minutdan so’ng katodda gaz ajralishi boshlandi. Agar elektroliz davomida eritmaning massasi 1,25 marta kamaygan bo’lsa, boshlang’ich eritmadagi tuzning massa ulushini (%) aniqlang.

A)11,2 B)18,4 C)22 D)25,6

1-4 №205251588

1. Mis(II)sulfatning suvli eritmasi 3 soat 44 min davomida elektroliz qilindi. Elektroliz boshlangandan 64 minutdan so’ng katodda gaz ajralishi boshlandi. Agar elektroliz davomida eritmaning massasi 1,25 marta kamaygan bo’lsa, boshlang’ich eritmadagi tuzning massa ulushini (%) aniqlang.

A)11,2 B)18,4 C)22 D)25,6

1-4 №205261588

1. Mis(II)sulfatning suvli eritmasi 5 soat 48 min davomida elektroliz qilindi. Elektroliz boshlangandan 28 minutdan so’ng katodda gaz ajralishi boshlandi. Agar elektroliz davomida eritmaning massasi 1,25 marta kamaygan bo’lsa, boshlang’ich eritmadagi tuzning massa ulushini (%) aniqlang.

A)11,2 B)18,4 C)14,8 D)40

1-4 №205271588

1. Mis(II)sulfatning suvli eritmasi 7 soat 9 min davomida elektroliz qilindi. Elektroliz boshlangandan 69 minutdan so’ng katodda gaz ajralishi boshlandi. Agar elektroliz davomida eritmaning massasi 1,25 marta kamaygan bo’lsa, boshlang’ich eritmadagi tuzning massa ulushini (%) aniqlang.

A)11,2 B)18,4 C)14,8 D)40

1-4 №205281588

1. Mis(II)sulfatning suvli eritmasi 7 soat 17 min davomida elektroliz qilindi. Elektroliz boshlangandan 37 minutdan so’ng katodda gaz ajralishi boshlandi. Agar elektroliz davomida eritmaning massasi 1,25 marta kamaygan bo’lsa, boshlang’ich eritmadagi tuzning massa ulushini (%) aniqlang.

A)11,2 B)18,4 C)14,8 D)40

1-4 №205291588

1. Mis(II)sulfatning suvli eritmasi 8 soat 42 min davomida elektroliz qilindi. Elektroliz boshlangandan 42 minutdan so’ng katodda gaz ajralishi boshlandi. Agar elektroliz davomida eritmaning massasi 1,25 marta kamaygan bo’lsa, boshlang’ich eritmadagi tuzning massa ulushini (%) aniqlang.

A)11,2 B)18,4 C)14,8 D)40

1-4 №205301589

1. sistemada moddalarning muvozanat holatidagi konsentratsiyalari (mol/l) mos ravishda 3,8,12 va 2 ga teng. Sistemaga ma/lum miqdor is gazi qo’shilganda keyin, suv bug’i va vodorodning yangi muvozanat konsentratsiyalari teng o’zaro teng bo’ldi. Agar reaksiya 1 l hajmli idishda olib borilgan bo’lsa, hosil bo’lgan sistemadagi gazlar aralashmasining geliyga nisbatan zichligini aniqlang.



A)7,38 B)3,9 C)5,74 D)7,6

1-4 №205311589

1. sistemada moddalarning muvozanat holatidagi konsentratsiyalari (mol/l) mos ravishda 1,4,4 va 1 ga teng. Sistemaga ma/lum miqdor is gazi qo’shilganda keyin, N2O va N2 larning yangi muvozanat konsentratsiyalari teng o’zaro teng bo’ldi. Agar reaksiya 1 l hajmli idishda olib borilgan bo’lsa, hosil bo’lgan sistemadagi gazlar aralashmasining geliyga nisbatan zichligini aniqlang.



A)9 B)10,2 C)7,8 D)8,1

1-4 №205321589

1. sistemada moddalarning muvozanat holatidagi konsentratsiyalari (mol/l) mos ravishda 1, 5, 10 va 1 ga teng. Sistemaga ma/lum miqdor is gazi qo’shilganda keyin, suv bug’i va vodorodning yangi muvozanat konsentratsiyalari teng o’zaro teng bo’ldi. Agar reaksiya 1 l hajmli idishda olib borilgan bo’lsa, hosil bo’lgan sistemadagi gazlar aralashmasining geliyga nisbatan zichligini aniqlang.



A)15,75 B)16,5 C)6,53 D)12,2

1-4 №205331589

1. sistemada moddalarning muvozanat holatidagi konsentratsiyalari (mol/l) mos ravishda 1,4,12 va 1 ga teng. Sistemaga ma/lum miqdor is gazi qo’shilganda keyin, N2O va N2 larning yangi muvozanat konsentratsiyalari teng o’zaro teng bo’ldi. Agar reaksiya 1 l hajmli idishda olib borilgan bo’lsa, CO va N2 larning yangi muvozanat konsentratsiyalari yig’indisini toping.



A)7 B)5 C)6 D)4

1-4 №205341589

1. sistemada moddalarning muvozanat holatidagi konsentratsiyalari (mol/l) mos ravishda 4, 1 va 2 ga teng. Sistemaga ma/lum miqdor kislorod qo’shilgandan keyin, oltingugurt oksidlarining yangi muvozanat konsentratsiyalari teng o’zaro teng bo’ldi. Agar reaksiya 1 l hajmli idishda olib borilgan bo’lsa, SO3 va O2 larning yangi muvozanat konsentratsiyalari yig’indisini toping.



A)7 B)5 C)6 D)3

1-4 №205351589

1. sistemada moddalarning muvozanat holatidagi konsentratsiyalari (mol/l) mos ravishda 5, 4 va 2 ga teng. Sistemaga ma/lum miqdor kislorod qo’shilgandan keyin, oltingugurt oksidlarining yangi muvozanat konsentratsiyalari teng o’zaro teng bo’ldi. Agar reaksiya 1 l hajmli idishda olib borilgan bo’lsa, SO3 va O2 larning yangi muvozanat konsentratsiyalari yig’indisini toping.



A)28,5 B)7 C)25 D)9

1-4 №205361589

1. sistemada moddalarning muvozanat holatidagi konsentratsiyalari (mol/l) mos ravishda 6, 5 va 3 ga teng. Sistemaga ma/lum miqdor kislorod qo’shilgandan keyin, oltingugurt oksidlarining yangi muvozanat konsentratsiyalari teng o’zaro teng bo’ldi. Agar reaksiya 1 l hajmli idishda olib borilgan bo’lsa, SO3 va O2 larning yangi muvozanat konsentratsiyalari yig’indisini toping.



A)24,5 B)20 C)9 D)8

1-4 №205371590

1. 3,36 l (n.sh) fosfin to’liq yonishidan hosil bo’lgan fosorning kislorodli birikmasi so’ndirilgan oxak eritmasidan o’tkazilganda nordon tuzlarning massa farqi 4,9 g ni tashkil qilsa, tuzlar aralashmasidagi CaHPO4 ning massasini (g) aniqlang.

A)6,8 B)11,7 C)20,4 D)3,4

1-4 №205381590

1. 3,36 l (n.sh) fosfin to’liq yonishidan hosil bo’lgan fosorning kislorodli birikmasi so’ndirilgan oxak eritmasidan o’tkazilganda nordon tuzlarning massa farqi 4,9 g ni tashkil qilsa, tuzlar aralashmasidagi Ca(H2PO4)2 ning massasini (g) aniqlang.

A)6,8 B)11,7 C)20,4 D)3,4

1-4 №205391590

1. 7,84 l (n.sh) fosfin to’liq yonishidan hosil bo’lgan fosorning kislorodli birikmasi so’ndirilgan oxak eritmasidan o’tkazilganda nordon tuzlarning massa farqi 3 g ni tashkil qilsa, tuzlar aralashmasidagi CaHPO4 ning massasini (g) aniqlang.

A)20,4 B)23,4 C)6,8 D)35,1

1-4 №205401590

1. 7,84 l (n.sh) fosfin to’liq yonishidan hosil bo’lgan fosorning kislorodli birikmasi so’ndirilgan oxak eritmasidan o’tkazilganda nordon tuzlarning massa farqi 3 g ni tashkil qilsa, tuzlar aralashmasidagi Ca(H2PO4)2 ning massasini (g) aniqlang.

A)20,4 B)23,4 C)6,8 D)35,1

1-4 №205411590

1. 5,6 l (n.sh) fosfin to’liq yonishidan hosil bo’lgan fosorning kislorodli birikmasi so’ndirilgan oxak eritmasidan o’tkazilganda nordon tuzlarning massa farqi 16,6 g ni tashkil qilsa, tuzlar aralashmasidagi CaHPO4 ning massasini (g) aniqlang.

A)20,4 B)23,4 C)6,8 D)35,1

1-4 №205421590

1. 5,6 l (n.sh) fosfin to’liq yonishidan hosil bo’lgan fosorning kislorodli birikmasi so’ndirilgan oxak eritmasidan o’tkazilganda nordon tuzlarning massa farqi 16,6 g ni tashkil qilsa, tuzlar aralashmasidagi Ca(H2PO4)2 ning massasini (g) aniqlang.

A)20,4 B)23,4 C)6,8 D)35,1

1-4 №205431590

1. 10,08 l (n.sh) fosfin to’liq yonishidan hosil bo’lgan fosorning kislorodli birikmasi so’ndirilgan oxak eritmasidan o’tkazilganda nordon tuzlarning massa farqi 14,7 g ni tashkil qilsa, tuzlar aralashmasidagi CaHPO4 ning massasini (g) aniqlang.

A)20,4 B)23,4 C)6,8 D)35,1

1-4 №205441590

1. 10,08 l (n.sh) fosfin to’liq yonishidan hosil bo’lgan fosorning kislorodli birikmasi so’ndirilgan oxak eritmasidan o’tkazilganda nordon tuzlarning massa farqi 14,7 g ni tashkil qilsa, tuzlar aralashmasidagi Ca(H2PO4)2 ning massasini (g) aniqlang.

A)20,4 B)23,4 C)6,8 D)35,1

1-3 №205451591

1. Sulfat kislotaning 500C dagi 0,01 N li eritmasi uchun pOH qiymatini toping. Suvning 500C dagi ion ko’paytmasi ga teng.



A)12 B)10,25 C)2 D)14,25

1-3 №205461591

1. Sulfat kislotaning 500C dagi 0,01 N li eritmasi uchun pH qiymatini toping. Suvning 500C dagi ion ko’paytmasi ga teng.



A)12 B)10,25 C)2 D)14,25

1-3 №205471591

1. Bariy gidroksidning 500C dagi 0,01 N li eritmasi uchun pOH qiymatini toping. Suvning 500C dagi ion ko’paytmasi ga teng.



A)12 B)10,25 C)2 D)14,25

1-3 №205481591

1. Bariy gidroksidning 500C dagi 0,01 N li eritmasi uchun pH qiymatini toping. Suvning 500C dagi ion ko’paytmasi ga teng.



A)12 B)10,25 C)2 D)14,25

1-3 №205491591

1. Stronsiy gidroksidning 400C dagi 0,005 M li eritmasi uchun pH qiymatini 10,5 ga teng bo’lsa, 400C da neytral muhitning pH qiymati nechaga teng bo’ladi?

A)7 B)8,5 C)12,5 D)6,25

1-3 №205501591

1. Sulfat kislotaning 400C dagi 0,005 M li eritmasi uchun pOH qiymatini 10,5 ga teng bo’lsa, 400C da neytral muhitning pH qiymati nechaga teng bo’ladi?

A)7 B)8,5 C)12,5 D)6,25

1-3 №205511592



Pa izotopi parchalanganda Pb va dona elektron hosil bo’ladi. Pa izotopidagi neytronlar sonini toping. (Pa atomida neytronlar soni Pb nikida№19 taga ko’p).



A)145 B)236 C)208 D)126

1-3 №205511592



U izotopi parchalanganda dona elektron hosil bo’ladi. U izotopidagi neytronlar sonini toping. (U atomida neytronlar soni Pb nikidan 22 taga ko’p).



A)148 B)240 C)208 D)126

1-3 №205521592



izotopi parchalanganda va dona elektron hosil bo’ladi. izotopidagi neytronlar sonini toping. ( atomida neytronlar soni nikida№16 taga ko’p).



A)142 B)232 C)208 D)126

1-3 №205531592



izotopi parchalanganda dona elektron hosil bo’ladi. izotopidagi neytronlar sonini toping. ( atomida neytronlar soni nikidan 24 taga ko’p).



A)150 B)244 C)208 D)126

1-3 №205541592



izotopi parchalanganda va dona elektron hosil bo’ladi. izotopidagi neytronlar sonini toping. ( atomida neytronlar soni nikidan 26 taga ko’p).



A)152 B)248 C)208 D)126

1-3 №205551592



izotopi parchalanganda dona elektron hosil bo’ladi. izotopidagi neytronlar sonini toping. ( atomida neytronlar soni nikidan 30 taga ko’p).



A)156 B)256 C)208 D)126

1-3 №205561592



izotopi parchalanganda va dona elektron hosil bo’ladi. izotopidagi neytronlar sonini toping. ( atomida neytronlar soni nikidan 28 taga ko’p).



A)154 B)252 C)208 D)126

1-3 №205561592



izotopi parchalanganda dona elektron hosil bo’ladi. izotopidagi neytronlar sonini toping. ( atomida neytronlar soni nikida№17 taga ko’p).



A)143 B)236 C)208 D)126

1-3 №205581592



izotopi parchalanganda va dona elektron hosil bo’ladi. izotopidagi neytronlar sonini toping. ( atomida neytronlar soni nikidan 27 taga ko’p).



A)153 B)252 C)208 D)126

1-3 №205591593

1. Tarkibida umumiy zarrachalar soniga nisbatan 30,77% elektron saqlovchi A element izotopiga bitta alfa zarracha ta’sir ettirildi. Natijada proton va neytron soniga teng bo’lgan B element izotopi va bitta neytron hosil bo’ldi. A elementning atom massasini aniqlang.

A)9 B)12 C)7 D)10

1-3 №205601593

1. Tarkibida umumiy zarrachalar soniga nisbatan 30,77% elektron saqlovchi A element izotopiga bitta alfa zarracha ta’sir ettirildi. Natijada proton va neytron soniga teng bo’lgan B element izotopi va bitta neytron hosil bo’ldi. B elementning atom massasini aniqlang.

A)9 B)12 C)7 D)10

1-3 №205611593

1. Tarkibida umumiy zarrachalar soniga nisbatan 30 % elektron saqlovchi A element izotopiga bitta alfa zarracha ta’sir ettirildi. Natijada proton va neytron soniga teng bo’lgan B element izotopi va bitta neytron hosil bo’ldi. A elementning atom massasini aniqlang.

A)9 B)12 C)7 D)10

1-3 №205621593

1. Tarkibida umumiy zarrachalar soniga nisbatan 30 % elektron saqlovchi A element izotopiga bitta alfa zarracha ta’sir ettirildi. Natijada proton va neytron soniga teng bo’lgan B element izotopi va bitta neytron hosil bo’ldi. A elementning atom massasini aniqlang.

A)9 B)12 C)7 D)10

1-3 №205631593

1. Tarkibida umumiy zarrachalar soniga nisbatan 31,58% elektron saqlovchi A element izotopiga bitta alfa zarracha ta’sir ettirildi. Natijada proton va neytron soniga teng bo’lgan B element izotopi va bitta neytron hosil bo’ldi. A elementning atom massasini aniqlang.

A)13 B)16 C)25 D)28

1-3 №205641593

1. Tarkibida umumiy zarrachalar soniga nisbatan 31,58% elektron saqlovchi A element izotopiga bitta alfa zarracha ta’sir ettirildi. Natijada proton va neytron soniga teng bo’lgan B element izotopi va bitta neytron hosil bo’ldi. B elementning atom massasini aniqlang.

A)13 B)16 C)25 D)28

1-3 №205651593

1. Tarkibida umumiy zarrachalar soniga nisbatan 32,43% elektron saqlovchi A element izotopiga bitta alfa zarracha ta’sir ettirildi. Natijada proton va neytron soniga teng bo’lgan B element izotopi va bitta neytron hosil bo’ldi. A elementning atom massasini aniqlang.

A)13 B)16 C)25 D)28

1-3 №205661593

1. Tarkibida umumiy zarrachalar soniga nisbatan 32,43% elektron saqlovchi A element izotopiga bitta alfa zarracha ta’sir ettirildi. Natijada proton va neytron soniga teng bo’lgan B element izotopi va bitta neytron hosil bo’ldi. B elementning atom massasini aniqlang.

A)13 B)16 C)25 D)28

1-3 №205671593

1. Tarkibida umumiy zarrachalar soniga nisbatan 31,25% elektron saqlovchi A element izotopiga bitta alfa zarracha ta’sir ettirildi. Natijada proton va neytron soniga teng bo’lgan B element izotopi va bitta neytron hosil bo’ldi. A elementning atom massasini aniqlang.

A)11 B)14 C)31 D)34

1-3 №205681593

1. Tarkibida umumiy zarrachalar soniga nisbatan 31,25% elektron saqlovchi A element izotopiga bitta alfa zarracha ta’sir ettirildi. Natijada proton va neytron soniga teng bo’lgan B element izotopi va bitta neytron hosil bo’ldi. B elementning atom massasini aniqlang.

A)11 B)14 C)31 D)34

1-3 №205691593

1. Tarkibida umumiy zarrachalar soniga nisbatan 32,61% elektron saqlovchi A element izotopiga bitta alfa zarracha ta’sir ettirildi. Natijada proton va neytron soniga teng bo’lgan B element izotopi va bitta neytron hosil bo’ldi. A elementning atom massasini aniqlang.

A)11 B)14 C)31 D)34

1-3 №205701593

1. Tarkibida umumiy zarrachalar soniga nisbatan 32,61% elektron saqlovchi A element izotopiga bitta alfa zarracha ta’sir ettirildi. Natijada proton va neytron soniga teng bo’lgan B element izotopi va bitta neytron hosil bo’ldi. A elementning atom massasini aniqlang.

A)11 B)14 C)31 D)34

1-3 №205711593

1. Tarkibida umumiy zarrachalar soniga nisbatan 32,7% elektron saqlovchi A element izotopiga bitta alfa zarracha ta’sir ettirildi. Natijada proton va neytron soniga teng bo’lgan B element izotopi va bitta neytron hosil bo’ldi. A elementning atom massasini aniqlang.

A)35 B)38 C)27 D)30

1-3 №205721593

1. Tarkibida umumiy zarrachalar soniga nisbatan 32,7% elektron saqlovchi A element izotopiga bitta alfa zarracha ta’sir ettirildi. Natijada proton va neytron soniga teng bo’lgan B element izotopi va bitta neytron hosil bo’ldi. B elementning atom massasini aniqlang.

A)35 B)38 C)27 D)30

1-3 №205731594

1. Berilgan tartibda elementlarning valent elektronlar soni qanday o’zgaradi? (elementlarning tartib raqamlari berilgan)



a)ortadi; b) kamayadi; c) o’zgarmaydi;

------



------



1-3 №205741594

1. Berilgan tartibda elementlarning valent elektronlar soni qanday o’zgaradi? (elementlarning tartib raqamlari berilgan)



a)ortadi; b) kamayadi; c) o’zgarmaydi;

------



------



1-3 №205591593

1. Berilgan tartibda elementlarning valent elektronlar soni qanday o’zgaradi? (elementlarning tartib raqamlari berilgan)



a)ortadi; b) kamayadi; c) o’zgarmaydi;

------



------



1-3 №205591593

1. Berilgan tartibda elementlarning valent elektronlar soni qanday o’zgaradi? (elementlarning tartib raqamlari berilgan)



a)ortadi; b) kamayadi; c) o’zgarmaydi;

------



------



1-3 №205591593

1. Berilgan tartibda elementlarning valent elektronlar soni qanday o’zgaradi? (elementlarning tartib raqamlari berilgan)



a)ortadi; b) kamayadi; c) o’zgarmaydi;

------



------



1-3 №205601593

1. Berilgan tartibda elementlarning valent elektronlar soni qanday o’zgaradi? (elementlarning tartib raqamlari berilgan)



a)ortadi; b) kamayadi; c) o’zgarmaydi;

------



------



1-3 №205611593

1. Berilgan tartibda elementlarning valent elektronlar soni qanday o’zgaradi? (elementlarning tartib raqamlari berilgan)



a)ortadi; b) kamayadi; c) o’zgarmaydi;

------



------



1-3 №205621593

1. Berilgan tartibda elementlarning oxirgi elektronlari uchun orbital kvant sonining qiymati qanday qanday o’zgaradi? (elementlarning tartib raqami keltirilgan).



a)ortadi; b) kamayadi; c) o’zgarmaydi;

------



------



1-3 №205631593

1. Berilgan tartibda elementlarning oxirgi elektronlari uchun orbital kvant sonining qiymati qanday qanday o’zgaradi? (elementlarning tartib raqami keltirilgan).



a)ortadi; b) kamayadi; c) o’zgarmaydi;

------



------



1-3 №205641593

1. Berilgan tartibda elementlarning oxirgi elektronlari uchun orbital kvant sonining qiymati qanday qanday o’zgaradi? (elementlarning tartib raqami keltirilgan).



a)ortadi; b) kamayadi; c) o’zgarmaydi;

------



------



1-3 №205641593

1. Berilgan tartibda elementlarning oxirgi elektronlari uchun orbital kvant sonining qiymati qanday qanday o’zgaradi? (elementlarning tartib raqami keltirilgan).



a)ortadi; b) kamayadi; c) o’zgarmaydi;

------



------



1-3 №205651594

1. Berilgan tartibda elementlarning oxirgi elektronlari uchun magnit kvant sonining qiymati qanday qanday o’zgaradi? (elementlarning tartib raqami keltirilgan).



a)ortadi; b) kamayadi; c) o’zgarmaydi;

------



------



1-3 №205661594

1. Berilgan tartibda elementlarning oxirgi elektronlari uchun magnit kvant sonining qiymati qanday qanday o’zgaradi? (elementlarning tartib raqami keltirilgan).



a)ortadi; b) kamayadi; c) o’zgarmaydi;

------



------



1-3 №205671594

1. Berilgan tartibda elementlarning oxirgi elektronlari uchun magnit kvant sonining qiymati qanday qanday o’zgaradi? (elementlarning tartib raqami keltirilgan).



a)ortadi; b) kamayadi; c) o’zgarmaydi;

------



------



1-3 №205681595

1. Tinch holatda elektronlar soni elektronlar sonidan 4 marta ko’p bo’lgan atomning valent elektronlar sonini aniqlang.



A)5 B)2 C)3 D)6

1-3 №205691595

1. Tinch holatda elektronlar soni elektronlar sonidan 9 taga ko’p bo’lgan atomning valent elektronlar sonini aniqlang.



A)5 B)2 C)3 D)6

1-3 №205701595

1. Tinch holatda elektronlar soni elektronlar sonidan 4 marta ko’p bo’lgan atomning magnit kvant sonlari yig’indisini aniqlang.



A)-5 B)0 C)5 D)6

1-3 №205701595

1. Tinch holatda elektronlar soni elektronlar sonidan 9 taga ko’p bo’lgan atomning magnit kvant sonlari yig’indisini aniqlang.



A)-5 B)0 C)5 D)6

1-4 №205711596

1. Ozon-kislorod aralashmasi tarkibidagi ozonning to’liq parchalanishi natijasida aralashma hajmi 42% ga oshadi. Mo’l miqdordagi kaliy yodid eritmasi orqali dastlabki ozon-kislorod aralashmasining 800 ml hajmi o’tkazilganda necha gramm yod cho’kmaga tushadi?

A)2,54 B)1,27 **C)7,62** D)3,81

1-4 №205721596

1. Ozon-kislorod aralashmasi tarkibidagi ozonning to’liq parchalanishi natijasida aralashma hajmi 44,8 % ga oshadi. Mo’l miqdordagi kaliy yodid eritmasi orqali dastlabki ozon-kislorod aralashmasining 500 ml hajmi o’tkazilganda necha gramm yod cho’kmaga tushadi?

**A)5,08** B)2,54 C)1,27 D)3,81

1-4 №205731596

1. Ozon-kislorod aralashmasi tarkibidagi ozonning to’liq parchalanishi natijasida aralashma hajmi 14% ga oshadi. Mo’l miqdordagi kaliy yodid eritmasi orqali dastlabki ozon-kislorod aralashmasining 800 ml hajmi o’tkazilganda necha gramm yod cho’kmaga tushadi?

A)5,08 **B)2,54** C)1,27 D)3,81

1-4 №205741596

1. Ozon-kislorod aralashmasi tarkibidagi ozonning to’liq parchalanishi natijasida aralashma hajmi 22,4 % ga oshadi. Mo’l miqdordagi kaliy yodid eritmasi orqali dastlabki ozon-kislorod aralashmasining 500 ml hajmi o’tkazilganda necha gramm yod cho’kmaga tushadi?

A)5,08 **B)2,54** C)1,27 D)3,81

1-4 №205751596

1. Ozon-kislorod aralashmasi tarkibidagi ozonning to’liq parchalanishi natijasida aralashma hajmi 21 % ga oshadi. Mo’l miqdordagi kaliy yodid eritmasi orqali dastlabki ozon-kislorod aralashmasining 800 ml hajmi o’tkazilganda necha gramm yod cho’kmaga tushadi?

A)1,905 B)2,54 C)1,27 **D)3,81**

1-4 №205761596

1. Ozon-kislorod aralashmasi tarkibidagi ozonning to’liq parchalanishi natijasida aralashma hajmi 35 % ga oshadi. Mo’l miqdordagi kaliy yodid eritmasi orqali dastlabki ozon-kislorod aralashmasining 800 ml hajmi o’tkazilganda necha gramm yod cho’kmaga tushadi?

**A)6,35** B)3,18 C)7,62 D)3,81

1-4 №205771596

1. Ozon-kislorod aralashmasi tarkibidagi ozonning to’liq parchalanishi natijasida aralashma hajmi 28 % ga oshadi. Mo’l miqdordagi kaliy yodid eritmasi orqali dastlabki ozon-kislorod aralashmasining 1,2 l hajmi o’tkazilganda necha gramm yod cho’kmaga tushadi?

A)6,35 B)3,18 **C)7,62** D)3,81

1-4 №205781596

1. Ozon-kislorod aralashmasi tarkibidagi ozonning to’liq parchalanishi natijasida aralashma hajmi 28% ga oshadi. Mo’l miqdordagi kaliy yodid eritmasi orqali dastlabki ozon-kislorod aralashmasining 1,6 l hajmi o’tkazilganda necha gramm yod cho’kmaga tushadi?

**A)10,16** B)5,08 C)6,35 D)3,18

1-4 №205791596

1. Ozon-kislorod aralashmasi tarkibidagi ozonning to’liq parchalanishi natijasida aralashma hajmi 28 % ga oshadi. Mo’l miqdordagi kaliy yodid eritmasi orqali dastlabki ozon-kislorod aralashmasining 1 l hajmi o’tkazilganda necha gramm yod cho’kmaga tushadi?

A)10,16 B)5,08 **C)6,35** D)3,18

1-4 №205811596

1. Qizdirilgan fosfor 7,81 g xlorda to’la yondirilganda, 9,67 g fosfor(III) va fosfor(V) xloridlar aralashmasi hosil bo’ldi. Olingan galogenidlar aralashmasini mo’l miqdordagi suvda gidrolizidan hosil bo’lgan moddalarni to’la neytrallash uchun li natriy gidroksid eritmasidan qancha hajm (l) talab etiladi?



**A)0,72** B)0,8 C)0,44 D)0,28

1-4 №205821596

1. Qizdirilgan fosfor 26,98 g xlorda to’la yondirilganda, 33,18 g fosfor(III) va fosfor(V) xloridlar aralashmasi hosil bo’ldi. Olingan galogenidlar aralashmasini mo’l miqdordagi suvda gidrolizidan hosil bo’lgan moddalarni to’la neytrallash uchun li natriy gidroksid eritmasidan qancha hajm (l) talab etiladi?



A)3,4 **B)3,1**  C)1,9 D)1,2

1-4 №205831596

1. Qizdirilgan fosfor 9,94 g xlorda to’la yondirilganda, 12,42 g fosfor(III) va fosfor(V) xloridlar aralashmasi hosil bo’ldi. Olingan galogenidlar aralashmasini mo’l miqdordagi suvda gidrolizidan hosil bo’lgan moddalarni to’la neytrallash uchun li natriy gidroksid eritmasidan qancha hajm (l) talab etiladi?



A)1,3 B)0,7 **C)1,15**  D)0,45

1-4 №205841596

1. Qizdirilgan fosfor 19,17 g xlorda to’la yondirilganda, 22,89 g fosfor(III) va fosfor(V) xloridlar aralashmasi hosil bo’ldi. Olingan galogenidlar aralashmasini mo’l miqdordagi suvda gidrolizidan hosil bo’lgan moddalarni to’la neytrallash uchun li natriy gidroksid eritmasidan qancha hajm (l) talab etiladi?



A)1,8 B)1,08 C)0,66  **D)1,74**

1. Qizdirilgan fosfor 9,23 g xlorda to’la yondirilganda, 11,09 g fosfor(III) va fosfor(V) xloridlar aralashmasi hosil bo’ldi. Olingan galogenidlar aralashmasini mo’l miqdordagi suvda gidrolizidan hosil bo’lgan moddalarni to’la neytrallash uchun li natriy gidroksid eritmasidan qancha hajm (l) talab etiladi?



**A)0,84** B)0,88 C)0,52 D)0,32

1. Qizdirilgan fosfor 19,88 g xlorda to’la yondirilganda, 23,6 g fosfor(III) va fosfor(V) xloridlar aralashmasi hosil bo’ldi. Olingan galogenidlar aralashmasini mo’l miqdordagi suvda gidrolizidan hosil bo’lgan moddalarni to’la neytrallash uchun li natriy gidroksid eritmasidan qancha hajm (l) talab etiladi?



A)4,6 **B)4,5** C)2,8 D)1,7

1. Qizdirilgan fosfor 24,14 g xlorda to’la yondirilganda, 29,1 g fosfor(III) va fosfor(V)xloridlar aralashmasi hosil bo’ldi. Olingan galogenidlar aralashmasini mo’l miqdordagi suvda gidrolizidan hosil bo’lgan moddalarni to’la neytrallash uchun li natriy gidroksid eritmasidan qancha hajm (l) talab etiladi?



A)2,32 B)1,36  **C)2,2** D)0,84

1. Qizdirilgan fosfor 21,3 g xlorda to’la yondirilganda, 26,26 g fosfor(III) va fosfor(V)xloridlar aralashmasi hosil bo’ldi. Olingan galogenidlar aralashmasini mo’l miqdordagi suvda gidrolizidan hosil bo’lgan moddalarni to’la neytrallash uchun li natriy gidroksid eritmasidan qancha hajm (l) talab etiladi?



A)2,16 B)1,2 C)0,76 **D)1,96**

1. Qizdirilgan fosfor 14,2 g xlorda to’la yondirilganda, 17,92 g fosfor(III) va fosfor(V) xloridlar aralashmasi hosil bo’ldi. Olingan galogenidlar aralashmasini mo’l miqdordagi suvda gidrolizidan hosil bo’lgan moddalarni to’la neytrallash uchun li natriy gidroksid eritmasidan qancha hajm (l) talab etiladi?



**A)1,32**  B)1,52 C)0,8 D)0,52

1. Quyidagi NO2N2O4 reaksiyaning turini aniqlang.



A)birikish

1. Tarkibida kislorod atom massasi ga teng bo’lgan ozonning 5 ta molekulasidagi protonlar va elektronlar yig’indisini aniqlang.



A)240 B)270 C)390 D)120

1. Tarkibida kislorod atom massasi ga teng bo’lgan ozonning 5 ta molekulasidagi protonlar va neytonlar yig’indisini aniqlang.



A)240 B)270 C)390 D)120

1. Tarkibida kislorod atom massasi ga teng bo’lgan ozonning 5 ta molekulasidagi protonlar, neytron va elektronlar yig’indisini aniqlang.



A)240 B)270 C)390 D)120

1. Tarkibida kislorod atom massasi ga teng bo’lgan ozonning 6 ta molekulasidagi protonlar va elektronlar yig’indisini aniqlang.



A)288 B)306 C)450 D)144

1. Tarkibida kislorod atom massasi ga teng bo’lgan ozonning 6 ta molekulasidagi protonlar va neytonlar yig’indisini aniqlang.



A)288 B)306 C)450 D)144

1. Tarkibida kislorod atom massasi ga teng bo’lgan ozonning 6 ta molekulasidagi protonlar, neytron va elektronlar yig’indisini aniqlang.



A)288 B)306 C)450 D)144

1. Elektron pog’onachasida maksimal 18 ta elektron bo’lgan orbitalning orbital kvant sonini aniqlang.

A)4 B)6 C)7 D)5

1. Elektron pog’onachasida maksimal 22 ta elektron bo’lgan orbitalning orbital kvant sonini aniqlang.

A)4 B)6 C)7 D)5

1. Elektron pog’onachasida maksimal 26 ta elektron bo’lgan orbitalning orbital kvant sonini aniqlang.

A)4 B)6 C)7 D)5

1. Elektron pog’onachasida maksimal 30 ta elektron bo’lgan orbitalning orbital kvant sonini aniqlang.

A)4 B)6 C)7 D)5

1. Orbitallar soni 15 bo’lgan elektron pog’onachaning orbital kvant sonini ko’rsating.

A)3 B)6 C)7 D)5

1. Orbitallar soni 13 bo’lgan elektron pog’onachaning orbital kvant sonini ko’rsating.

A)3 B)6C)7 D)5

1. Orbitallar soni 11 bo’lgan elektron pog’onachaning orbital 1kvant sonini ko’rsating.

A)3 B)6 C)7 D)5

1. Orbitallar soni 9 bo’lgan elektron pog’onachaning orbital kvant sonini ko’rsating.

A)3 B)6C)7 D)4

1. Elektron pog’onachasida maksimal 30 ta elektron bo’lgan orbitalning 25 chi elektoni uchun magnit kvant sonini ko’rsating.

A) B)6 C)7 D)5

1. Elektron pog’onachasida maksimal 30 ta elektron bo’lgan orbitalning 25 chi elektoni uchun magnit kvant sonini ko’rsating.

A)+2 B)+1 C)+3 D)+4

1. Elektron pog’onachasida maksimal 26 ta elektron bo’lgan orbitalning 21 chi elektoni uchun magnit kvant sonini ko’rsating.

A)+2 B)+1 C)+3 D)+4

1. Elektron pog’onachasida maksimal 22 ta elektron bo’lgan orbitalning 19 chi elektoni uchun magnit kvant sonini ko’rsating.

A)+2 B)+1 C)+3 D)+4

1. Elektron pog’onachasida maksimal 18 ta elektron bo’lgan orbitalning 13 chi elektoni uchun magnit kvant sonini ko’rsating.

A)0 B)-1 C)+2 D)-2

1. Orbital kvant soni qiymati 3 ga teng bo’lgan pog’onachadagi maksimal elektronlar soni pog’onadagi umumiy elektronlar sonidan nechtaga ko’p?



A)6 B)4 C)12 D)36

1. Orbital kvant soni qiymati ga teng bo’lgan pog’onachadagi maksimal elektronlar soni pog’onadagi umumiy elektronlar sonidan nechtaga kam?



A)6 B)4 C)12 D)36

1. Orbital kvant soni qiymati ga teng bo’lgan pog’onachadagi maksimal elektronlar soni pog’onadagi umumiy elektronlar sonidan nechtaga ko’p?



A)6 B)4 C)12 D)36

1. Orbital kvant soni qiymati 3 ga teng bo’lgan pog’onachadagi maksimal elektronlar soni pog’onadagi umumiy elektronlar sonidan nechtaga kam?



A)6 B)4 C)12 D)36

1. Bosh kvant sonlari farqi ga teng bo’lgan ikkita pog’onadagi umumiy elektronlar soni farqi ga teng bo’lsa, bosh kvant soni kichik bo’lgan pog’onadagi orbitallar sonini aniqlang.



A)4 B)9 C)1 D)16

1. Bosh kvant sonlari farqi ga teng bo’lgan ikkita pog’onadagi umumiy elektronlar soni farqi ga teng bo’lsa, bosh kvant soni kichik bo’lgan pog’onadagi orbitallar sonini aniqlang.



A)4 B)9 C)1 D)16

1. Bosh kvant sonlari farqi ga teng bo’lgan ikkita pog’onadagi umumiy elektronlar soni farqi ga teng bo’lsa, bosh kvant soni kichik bo’lgan pog’onadagi orbitallar sonini aniqlang.



A)4 B)9 C)1 D)16

1. Bosh kvant sonlari farqi ga teng bo’lgan ikkita pog’onadagi umumiy elektronlar soni farqi ga teng bo’lsa, bosh kvant soni kichik bo’lgan pog’onadagi orbitallar sonini aniqlang.



A)4 B)9 C)1 D)16

1. Bosh kvant sonlari farqi ga teng bo’lgan ikkita pog’onadagi umumiy elektronlar soni farqi ga teng bo’lsa, bosh kvant soni katta bo’lgan pog’onadagi orbitallar sonini aniqlang.



A)16 B)25 C)36 D)9

1. Bosh kvant sonlari farqi ga teng bo’lgan ikkita pog’onadagi umumiy elektronlar soni farqi ga teng bo’lsa, bosh kvant soni katta bo’lgan pog’onadagi orbitallar sonini aniqlang.



A)16 B)25 C)36 D)9

1. Bosh kvant sonlari farqi ga teng bo’lgan ikkita pog’onadagi umumiy elektronlar soni farqi ga teng bo’lsa, bosh kvant soni katta bo’lgan pog’onadagi orbitallar sonini aniqlang.



A)16 B)25 C)36 D)9

1. Bosh kvant sonlari farqi ga teng bo’lgan ikkita pog’onadagi umumiy elektronlar soni farqi ga teng bo’lsa, bosh kvant soni katta bo’lgan pog’onadagi orbitallar sonini aniqlang.



A)16 B)25 C)36 D)9

1. Bitta elektroni uchun kvant sonlari qiymati n=4, l=2, ml=+2, ms=+1/2 bo’lmagan nechta element davriy sistemada mavjud. Davriy sistemada 120 element mavjud deb hisoblang.

A)41 B)42 C)79 D)78

1. Bitta elektroni uchun kvant sonlari qiymati n=4, l=2, ml=+2, ms=+1/2 bo’lgan nechta element davriy sistemada mavjud. Davriy sistemada 120 element mavjud deb hisoblang.

A)41 B)42 C)79 D)78

1. Bitta elektroni uchun kvant sonlari qiymati n=4, l=2, ml=0, ms=+1/2 bo’lgan nechta element davriy sistemada mavjud. Davriy sistemada 120 element mavjud deb hisoblang.

A)41 B)40 C)79 D)80

1. Bitta elektroni uchun kvant sonlari qiymati n=4, l=2, ml=0, ms=+1/2 bo’lmagan nechta element davriy sistemada mavjud. Davriy sistemada 120 element mavjud deb hisoblang.

A)41 B)40 C)79 D)80

1. Bitta elektroni uchun kvant sonlari qiymati n=4, l=2, ml=1, ms=1/2 bo’lmagan nechta element davriy sistemada mavjud. Davriy sistemada 120 element mavjud deb hisoblang.



A)44 B)76 C)43 D)77

1. Bitta elektroni uchun kvant sonlari qiymati n=4, l=2, ml=1, ms=1/2 bo’lgan nechta element davriy sistemada mavjud. Davriy sistemada 120 element mavjud deb hisoblang.



A)44 B)76 C)43 D)77

1. Bitta elektroni uchun kvant sonlari qiymati n=4, l=2, ml=, ms=1/2 bo’lmagan nechta element davriy sistemada mavjud. Davriy sistemada 120 element mavjud deb hisoblang.



A)45 B)76 C)44 D)75

1. Bitta elektroni uchun kvant sonlari qiymati n=4, l=2, ml=, ms=1/2 bo’lgan nechta element davriy sistemada mavjud. Davriy sistemada 120 element mavjud deb hisoblang.



A)45 B)76 C)44 D)75

1. Xlorning ikki ioni tarkibida -elektronlar soni o’zaro teng, -elektronlar soni esa nisbatda bo’lsa, ulardan zaryadi kichik bo’lgan xlor ionida nechta elektron mavjud?



A)12 B)10 C)14 D)18

1. Xlorning ikki ioni tarkibida -elektronlar soni o’zaro nisbatda, -elektronlar soni esa nisbatda bo’lsa, ulardan zaryadi kichik bo’lgan xlor ionida nechta elektron mavjud?



A)12 B)10 C)14 D)18

1. Xlorning ikki ioni tarkibida -elektronlar soni o’zaro nisbatda, -elektronlar soni esa nisbatda bo’lsa, ulardan zaryadi katta bo’lgan xlor ionini ko’rsating?



1. Xlorning ikki ioni tarkibida -elektronlar soni o’zaro teng, -elektronlar soni esa nisbatda bo’lsa, ulardan zaryadi kichik bo’lgan xlor ionini ko’rsating?



1. Xlorning ikki ioni tarkibida -elektronlar soni o’zaro teng, -elektronlar soni esa nisbatda bo’lsa, ulardan zaryadi katta bo’lgan xlor ionini ko’rsating?



1. Selenning ikki ioni tarkibida -elektronlar soni o’zaro teng, -elektronlar soni esa nisbatda bo’lsa, ulardan zaryadi kichik bo’lgan selen ionida nechta elektron mavjud?



A)36 B)30 C)32 D)28

1. Selenning ikki ioni tarkibida -elektronlar soni o’zaro nisbatda, -elektronlar soni esa nisbatda bo’lsa, ulardan zaryadi kichik bo’lgan selen ionida nechta elektron mavjud?



A)36 B)30 C)32 D)28

1. Selenning ikki ioni tarkibida -elektronlar soni o’zaro teng, -elektronlar soni esa nisbatda bo’lsa, ulardan zaryadi katta bo’lgan selen ionida nechta elektron mavjud?



A)36 B)30 C)32 D)28

1. Selenning ikki ioni tarkibida -elektronlar soni o’zaro nisbatda, -elektronlar soni esa nisbatda bo’lsa, ulardan zaryadi katta bo’lgan selen ionida nechta elektron mavjud?



A)36 B)30 C)32 D)28

1. Selenning ikki ioni tarkibida -elektronlar soni o’zaro teng, -elektronlar soni esa nisbatda bo’lsa, ulardan zaryadi katta bo’lgan selen ionini ko’rsating?



1. Selenning ikki ioni tarkibida -elektronlar soni o’zaro nisbatda, -elektronlar soni esa nisbatda bo’lsa, ulardan zaryadi katta bo’lgan selen ionini ko’rsating?



1. Bromning ikki ioni tarkibida -elektronlar soni o’zaro teng, -elektronlar soni esa nisbatda bo’lsa, ulardan zaryadi kichik bo’lgan brom ionida nechta elektron mavjud?



A)36 B)30 C)32 D)28

1. Bromning ikki ioni tarkibida -elektronlar soni o’zaro nisbatda, -elektronlar soni esa nisbatda bo’lsa, ulardan zaryadi kichik bo’lgan brom ionida nechta elektron mavjud?



A)36 B)30 C)32 D)28

1. Bromning ikki ioni tarkibida -elektronlar soni o’zaro teng, -elektronlar soni esa nisbatda bo’lsa, ulardan zaryadi katta bo’lgan brom ionida nechta elektron mavjud?



A)36 B)30 C)32 D)28

1. Bromning ikki ioni tarkibida -elektronlar soni o’zaro nisbatda, -elektronlar soni esa nisbatda bo’lsa, ulardan zaryadi katta bo’lgan brom ionida nechta elektron mavjud?



A)36 B)30 C)32 D)28

1. Bromning ikki ioni tarkibida -elektronlar soni o’zaro teng, -elektronlar soni esa nisbatda bo’lsa, ulardan zaryadi katta bo’lgan brom ionini ko’rsating?



1. Bromning ikki ioni tarkibida -elektronlar soni o’zaro nisbatda, -elektronlar soni esa nisbatda bo’lsa, ulardan zaryadi katta bo’lgan brom ionini ko’rsating?



1. ioni tarkibidagi proton va elektronlar yig’indisini toping.



A)83 B)99 C)67 D)98

1. ioni tarkibidagi proton va elektronlar yig’indisini toping.



A)83 B)99 C)67 D)98

1. ioni tarkibidagi proton va elektronlar yig’indisini toping.



A)83 B)99 C)67 D)98

1. ioni tarkibidagi proton va elektronlar yig’indisini toping.



A)83 B)99 C)67 D)98

1. Ikki valentli metal nitridi molekulasidagi neytronlar soni moddaning molyar massasidan 2 marta kichik bo’lsa, 80 g nitriddagi neytronlar sonini toping.



1. Bir valentli metal nitridi molekulasidagi neytronlar soni moddaning molyar massasidan 2,075 marta kichik bo’lsa, 41,5 g nitriddagi neytronlar sonini toping.



1. Uch valentli metal nitridi molekulasidagi neytronlar soni moddaning molyar massasidan 2,05 marta kichik bo’lsa, 37,6 g nitriddagi neytronlar sonini toping.



1. Uch valentli metalning ikki valentli anion bilan hosil qilgan tuzi tarkibida proton va neytronlarning o’zaro nisbati ga teng bo’lsa, shu tuz tarkibidagi protonlar sonini ko’rsating.



1. Ikki valentli metalning uch valentli anion bilan hosil qilgan tuzi tarkibida proton va neytronlarning o’zaro nisbati ga teng bo’lsa, shu tuz tarkibidagi neytronlar sonini ko’rsating.



1. Uch valentli metalning bir valentli anion bilan hosil qilgan tuzi tarkibida proton va neytronlarning o’zaro nisbati ga teng bo’lsa, shu tuz tarkibidagi protonlar sonini ko’rsating.



1. Bir valentli metalning uch valentli anion bilan hosil qilgan tuzi tarkibida proton va neytronlarning o’zaro nisbati ga teng bo’lsa, shu tuz tarkibidagi neytronlar sonini ko’rsating.



1. Uch valentli metalning ikki valentli anion bilan hosil qilgan tuzi tarkibida proton va neytronlarning o’zaro nisbati ga teng bo’lsa, shu tuz tarkibidagi neytronlar sonini ko’rsating.



1. Ikki valentli metalning uch valentli anion bilan hosil qilgan tuzi tarkibida proton va neytronlarning o’zaro nisbati ga teng bo’lsa, shu tuz tarkibidagi protonlar sonini ko’rsating.



1. Uch valentli metalning ikki valentli anion bilan hosil qilgan tuzi tarkibida proton va neytronlarning o’zaro nisbati ga teng bo’lsa, shu tuz tarkibidagi protonlar sonini ko’rsating.



1. ioni ioniga 1 ta elektron bersa, ularning zaryadlari tenglashadi. ning qiymatini aniqlang.



1. ioni ionida№1 ta elektron olsa, ularning zaryadlari tenglashadi. ning qiymatini aniqlang.



1. ioni ionidan 2 ta elektron olsa, ularning zaryadlari tenglashadi. ning qiymatini aniqlang.



1. ioni ioniga 2 ta elektron bersa, ularning zaryadlari tenglashadi. ning qiymatini aniqlang.



1. ioni iondan 2 ta elektron olsa, ularning zaryadlari tenglashadi. ning qiymatini aniqlang.



1. ioni ioniga 1 ta elektron bersa, ularning zaryadlari tenglashadi. ning qiymatini aniqlang.



1. ioni ionidan 2 ta elektron olsa, ularning zaryadlari tenglashadi. ning qiymatini aniqlang.



1. ioni ioniga 1 ta elektron bersa, ularning zaryadlari tenglashadi. ning qiymatini aniqlang.



1. ioni ionida№1 ta elektron olsa, ularning zaryadlari tenglashadi. ning qiymatini aniqlang.



1. ioni ioniga 1 ta elektron bersa, ularning zaryadlari tenglashadi. ning qiymatini aniqlang.



1. ioni ioniga 4 ta elektron bersa, ularning zaryadlari tenglashadi. ning qiymatini aniqlang.



1. ioni ioniga 4 ta elektron bersa, ularning zaryadlari tenglashadi. ning qiymatini aniqlang.



1. ioni ioniga 4 ta elektron bersa, ularning zaryadlari tenglashadi. ning qiymatini aniqlang.



1. ioni ioniga 1 ta elektron bersa, ularning zaryadlari tenglashadi va hosil bo’lgan elementning ioni tarkibidagi proton va elektronlar soni o’zaro nisbatda bo’lsa, element atomidagi oxirgi elektronning magnit kvant sonini ko’rsating.



1. ioni ioniga 1 ta elektron bersa, ularning zaryadlari tenglashadi. ioni tarkibidagi proton va elektronlar soni o’zaro nisbatda bo’lsa, element atomidagi oxirgi elektronning magnit kvant sonini ko’rsating.



1. ioni ioniga 1 ta elektron bersa, ularning zaryadlari tenglashadi. ioni tarkibidagi proton va elektronlar soni o’zaro nisbatda bo’lsa, element atomidagi oxirgi elektronning magnit kvant sonini ko’rsating.



1. ioni ioniga 1 ta elektron bersa, ularning zaryadlari tenglashadi. ioni tarkibidagi proton va elektronlar soni o’zaro nisbatda bo’lsa, element atomidagi oxirgi elektronning magnit kvant sonini ko’rsating.



1. ioni ioniga 1 ta elektron bersa, ularning zaryadlari tenglashadi. ioni tarkibidagi proton va elektronlar soni o’zaro nisbatda bo’lsa, iondagi oxirgi elektronning magnit kvant sonini ko’rsating.



1. atomi ioniga 1 ta elektron bersa, ularning zaryadlari tenglashadi. ioni tarkibidagi proton va elektronlar soni o’zaro nisbatda bo’lsa, iondagi oxirgi elektronning magnit kvant sonini ko’rsating.



1. Atomdagi ikki pog’onaning yacheyka va maksimal elektronlar yig’indisi , ayirmasi esa ga teng. Bosh kvant soni katta bo’lgan pog’onani ko’rsating.



A)5 B)7 C)4 D)6

1. Atomdagi ikki pog’onaning yacheyka va maksimal elektronlar yig’indisi , ayirmasi esa ga teng. Bosh kvant soni katta bo’lgan pog’onani ko’rsating.



A)5 B)7 C)4 D)6

1. Atomdagi ikki pog’onaning yacheyka va maksimal elektronlar yig’indisi , ayirmasi esa ga teng. Bosh kvant soni katta bo’lgan pog’onani ko’rsating.



A)5 B)7 C)4 D)6

1. Atomdagi ikki pog’onaning yacheyka va maksimal elektronlar yig’indisi , ayirmasi esa ga teng. Bosh kvant soni katta bo’lgan pog’onani ko’rsating.



A)5 B)7 C)4 D)6

1. Atomdagi ikki pog’onaning yacheyka va maksimal elektronlar yig’indisi , ayirmasi esa ga teng. Bosh kvant soni katta bo’lgan pog’onani ko’rsating.



A)5 B)7 C)4 D)6

1. Atomdagi ikki pog’onaning yacheyka va maksimal elektronlar yig’indisi , ayirmasi esa ga teng. Bosh kvant soni katta bo’lgan pog’onani ko’rsating.



A)5 B)7 C)8 D)6

1. Atomdagi ikki pog’onaning yacheyka va maksimal elektronlar yig’indisi , ayirmasi esa ga teng. Bosh kvant soni katta bo’lgan pog’onani ko’rsating.



A)5 B)7 C)4 D)6

1. Berilgan tartibda atom va ionlarning radiusi qanday o’zgaradi?



a)ortadi; b) kamayadi;

------



------



1. Berilgan tartibda atom va ionlarning radiusi qanday o’zgaradi?



a)ortadi; b) kamayadi;

------



------



1. Berilgan tartibda atom va ionlarning radiusi qanday o’zgaradi?



a)ortadi; b) kamayadi;

------



------



1. Berilgan tartibda atom va ionlarning radiusi qanday o’zgaradi?



a)ortadi; b) kamayadi;

------



------



1. Berilgan tartibda atom va ionlarning radiusi qanday o’zgaradi?



a)ortadi; b) kamayadi;

------



------



1. tarkibli oleumga tarkibidagi va orbitallar soni teng bo’lguncha suv qo’shildi. Bunda suv sarflanib g oleum olingan bo’lsa, dastlabki oleumning tarkibini aniqlang.



1. tarkibli oleumga tarkibidagi va orbitallar soni teng bo’lguncha suv qo’shildi. Bunda suv sarflanib g oleum olingan bo’lsa, dastlabki oleumning tarkibini aniqlang.



1. tarkibli oleumga tarkibidagi va orbitallar soni teng bo’lguncha suv qo’shildi. Bunda suv sarflanib g oleum olingan bo’lsa, dastlabki oleumning tarkibini aniqlang.



1. tarkibli oleumga tarkibidagi va orbitallar soni teng bo’lguncha suv qo’shildi. Bunda suv sarflanib g oleum olingan bo’lsa, dastlabki oleumning tarkibini aniqlang.



1. tarkibli oleumga tarkibidagi va orbitallar soni teng bo’lguncha suv qo’shildi. Bunda suv sarflanib g oleum olingan bo’lsa, dastlabki oleumning tarkibini aniqlang.



1. tarkibli oleumga tarkibidagi va orbitallar soni teng bo’lguncha suv qo’shildi. Bunda suv sarflanib g oleum olingan bo’lsa, dastlabki oleumning tarkibini aniqlang.



1. tarkibli oleumga tarkibidagi va orbitallar soni teng bo’lguncha suv qo’shildi. Bunda suv sarflanib g oleum olingan bo’lsa, dastlabki oleumning tarkibini aniqlang.



1. tarkibli oleumga tarkibidagi va orbitallar soni teng bo’lguncha suv qo’shildi. Bunda suv sarflanib g oleum olingan bo’lsa, dastlabki oleumning tarkibini aniqlang.



1. tarkibli oleumga tarkibidagi va orbitallar soni teng bo’lguncha suv qo’shildi. Bunda suv sarflanib g oleum olingan bo’lsa, ni aniqlang.



1. tarkibli oleumga tarkibidagi va orbitallar soni teng bo’lguncha suv qo’shildi. Bunda suv sarflanib g oleum olingan bo’lsa, ni aniqlang.



1. tarkibli oleumga tarkibidagi va orbitallar soni teng bo’lguncha suv qo’shildi. Bunda suv sarflanib g oleum olingan bo’lsa, ni aniqlang.



1. tarkibli oleumga tarkibidagi va orbitallar soni teng bo’lguncha suv qo’shildi. Bunda suv sarflanib g oleum olingan bo’lsa, ni aniqlang.



1. Bariy karbonat, kaliy bromid va noma’lum metal (oksidlanish darajasi +2) fosfididan iborat g ekvimolyar aralashma mo’l miqdordagi bromid kislotada eritildi. Ajralgan gaz li kaliy dixromatning kislotali muhitdagi eritmasida eritildi. Natijada olingan xrom tuzlarining massaulushlari teng bo’lsa, noma’lum metalni aniqlang.



A)Ba B)Ca C)Sr D)Mg

1. Bariy karbonat, kaliy bromid va noma’lum metal (oksidlanish darajasi +2) fosfididan iborat g ekvimolyar aralashma mo’l miqdordagi bromid kislotada eritildi. Ajralgan gaz li kaliy dixromatning kislotali muhitdagi eritmasida eritildi. Natijada olingan xrom tuzlarining massaulushlari teng bo’lsa, noma’lum metalni aniqlang.



A)Ba B)Ca C)Sr D)Mg

1. Bariy karbonat, kaliy bromid va noma’lum metal (oksidlanish darajasi +2) fosfididan iborat g ekvimolyar aralashma mo’l miqdordagi bromid kislotada eritildi. Ajralgan gaz li kaliy dixromatning kislotali muhitdagi eritmasida eritildi. Natijada olingan xrom tuzlarining massaulushlari teng bo’lsa, noma’lum metalni aniqlang.



A)Ba B)Ca C)Sr D)Mg

1. Bariy karbonat, kaliy bromid va noma’lum metal (oksidlanish darajasi +2) fosfididan iborat g ekvimolyar aralashma mo’l miqdordagi bromid kislotada eritildi. Ajralgan gaz li kaliy dixromatning kislotali muhitdagi eritmasida eritildi. Natijada olingan xrom tuzlarining massaulushlari teng bo’lsa, noma’lum metalni aniqlang.



A)Ba B)Ca C)Sr D)Mg

1. Bariy karbonat, kaliy bromid va noma’lum metal (oksidlanish darajasi +2) fosfididan iborat g ekvimolyar aralashma mo’l miqdordagi bromid kislotada eritildi. Ajralgan gaz li kaliy dixromatning kislotali muhitdagi eritmasida eritildi. Natijada olingan xrom tuzlarining massaulushlari teng bo’lsa, noma’lum metalni aniqlang.



A)Ba B)Ca C)Sr D)Mg

1. Bariy karbonat, kaliy bromid va noma’lum metal (oksidlanish darajasi +2) fosfididan iborat g ekvimolyar aralashma mo’l miqdordagi bromid kislotada eritildi. Ajralgan gaz li kaliy dixromatning kislotali muhitdagi eritmasida eritildi. Natijada olingan xrom tuzlarining massaulushlari teng bo’lsa, noma’lum metalni aniqlang.



A)Ba B)Ca C)Sr D)Mg

1. Bariy karbonat, kaliy bromid va noma’lum metal (oksidlanish darajasi +2) fosfididan iborat g ekvimolyar aralashma mo’l miqdordagi bromid kislotada eritildi. Ajralgan gaz li kaliy dixromatning kislotali muhitdagi eritmasida eritildi. Natijada olingan xrom tuzlarining massaulushlari teng bo’lsa, noma’lum metalni aniqlang.



A)Ba B)Ca C)Sr D)Mg

1. Bariy karbonat, kaliy bromid va noma’lum metal (oksidlanish darajasi +2) fosfididan iborat g ekvimolyar aralashma mo’l miqdordagi bromid kislotada eritildi. Ajralgan gaz li kaliy dixromatning kislotali muhitdagi eritmasida eritildi. Natijada olingan xrom tuzlarining massaulushlari teng bo’lsa, noma’lum metalni aniqlang.



A)Ba B)Ca C)Sr D)Mg

1. 300g 5,6 % li o’yuvchi kaliy eritmasi va 200 g 9,8 % li sulfat kislota eritmalari aralashtirildi. Hosil bo’lgan eritmadagi moddalarning massa ulushlarini (%) toping.

A)3,48; 2,72 B)6,96; 2,72; C)3,48; 5,44 D)3,48; 4,08

1. 400g 7 % li o’yuvchi kaliy eritmasi va 100 g 29,4 % li sulfat kislota eritmalari aralashtirildi. Hosil bo’lgan eritmadagi moddalarning massa ulushlarini (%) toping.

A)3,48; 2,72 B)6,96; 2,72; C)3,48; 5,44 D)3,48; 4,08

1. 400g 5,6 % li o’yuvchi kaliy eritmasi va 100 g 29,4 % li sulfat kislota eritmalari aralashtirildi. Hosil bo’lgan eritmadagi moddalarning massa ulushlarini (%) toping.

A)3,48; 2,72 B)6,96; 2,72; C)3,48; 5,44 D)3,48; 4,08

1. 400g 4,9 % li o’yuvchi kaliy eritmasi va 100 g 24,5 % li sulfat kislota eritmalari aralashtirildi. Hosil bo’lgan eritmadagi moddalarning massa ulushlarini (%) toping.

A)3,48; 2,72 B)6,96; 2,72; C)3,48; 5,44 D)3,48; 4,08

1. 8 mol bariy fosfat tarkibidagi bariy atomi, tarkibida Avagadro sonidan 2 marta ko’p bo’lgan vodorod saqlagan bariy gidrofosift tarkibidagi bariy atomlaridan necha marta ko’p?

A)48 B)24 C)60 D)30

1. 8 mol bariy fosfat tarkibidagi bariy atomi, tarkibida Avagadro sonidan 4 marta ko’p bo’lgan vodorod saqlagan bariy gidrofosift tarkibidagi bariy atomlaridan necha marta ko’p?

A)48 B)24 C)60 D)30

1. 10 mol bariy fosfat tarkibidagi bariy atomi, tarkibida Avagadro sonidan 2 marta ko’p bo’lgan vodorod saqlagan bariy gidrofosift tarkibidagi bariy atomlaridan necha marta ko’p?

A)48 B)24 C)60 D)30

1. 10 mol bariy fosfat tarkibidagi bariy atomi, tarkibida Avagadro sonidan 4 marta ko’p bo’lgan vodorod saqlagan bariy gidrofosift tarkibidagi bariy atomlaridan necha marta ko’p?

A)48 B)24 C)60 D)30

1. Qanday haroratdagi ( dagi azotning zichligi normal sharoitdagi kislorodning zichligiga teng bo’ladi?



A)-34,1 B)-136,5 C)-17 D)-102,4

1. Qanday haroratdagi ( dagi metanning zichligi normal sharoitdagi kislorodning zichligiga teng bo’ladi?



A)-34,1 B)-136,5 C)-17 D)-102,4

1. Qanday haroratdagi ( dagi etanning zichligi normal sharoitdagi kislorodning zichligiga teng bo’ladi?



A)-34,1 B)-136,5 C)-17 D)-102,4

1. Qanday haroratdagi ( dagi neonning zichligi normal sharoitdagi kislorodning zichligiga teng bo’ladi?



A)-34,1 B)-136,5 C)-17 D)-102,4

1. Kripton bilan qaysi gaz modda ( haroratda ) aralashtirilganda zichlik ga teng bo’ladi?



A)metil amin B)karbonat angidird

C)sulfit angidrid D)xlor

1. Mis bo’laklari qizdirilganda massa 10% ga ortdi. Hosil bo’lgan aralashmadagi CuO ning massa ulushini aniqlang.

A)45,45 B)54,55 C)16,67 D)83,33

1. Mis bo’laklari qizdirilganda massa 10% ga ortdi. Hosil bo’lgan aralashmadagi Cu ning massa ulushini aniqlang.

A)45,45 B)54,55 C)16,67 D)83,33

1. Mis bo’laklari qizdirilganda massa 20% ga ortdi. Hosil bo’lgan aralashmadagi CuO ning massa ulushini aniqlang.

A)45,45 B)54,55 C)16,67 D)83,33

1. Mis bo’laklari qizdirilganda massa 20% ga ortdi. Hosil bo’lgan aralashmadagi Cu ning massa ulushini aniqlang.

A)45,45 B)54,55 C)16,67 D)83,33

1. CaC2 va CaCO3 aralashmasi xlorid kislota bilan ta’sirlashganda geliyga nisbatan zichligi 8,3 ga ten bo’lgan gazlar aralashmasi hosil bo’ldi. Dastlabki aralshmadagi CaC2 ning massa ulushini aniqlang.

A)49 B)51 C)29,9 D)70,1

1. CaC2 va CaCO3 aralashmasi xlorid kislota bilan ta’sirlashganda geliyga nisbatan zichligi 8,3 ga ten bo’lgan gazlar aralashmasi hosil bo’ldi. Dastlabki aralshmadagi CaCO3 ning massa ulushini aniqlang.

A)49 B)51 C)29,9 D)70,1

1. CaC2 va CaCO3 aralashmasi xlorid kislota bilan ta’sirlashganda geliyga nisbatan zichligi 9,2 ga ten bo’lgan gazlar aralashmasi hosil bo’ldi. Dastlabki aralshmadagi CaC2 ning massa ulushini aniqlang.

A)49 B)51 C)29,9 D)70,1

1. CaC2 va CaCO3 aralashmasi xlorid kislota bilan ta’sirlashganda geliyga nisbatan zichligi 9,2 ga ten bo’lgan gazlar aralashmasi hosil bo’ldi. Dastlabki aralshmadagi CaCO3 ning massa ulushini aniqlang.

A)49 B)51 C)29,9 D)70,1

1. CaC2 va Ca3N2 aralashmasi suvda eritilganda vodorodga nisbatan zichligi 9,4 ga teng bo’lgan gazlar aralashmasi hosil bo’ldi. Dastlabki aralashmadagi CaC2 ning massa ulushini aniqlang.

A)17,78 B)22,38 C)82,22 D)77,62

1. CaC2 va Ca3N2 aralashmasi suvda eritilganda vodorodga nisbatan zichligi 9,4 ga teng bo’lgan gazlar aralashmasi hosil bo’ldi. Dastlabki aralashmadagi Ca3N2 ning massa ulushini aniqlang.

A)17,78 B)22,38 C)82,22 D)77,62

1. CaC2 va Ca3N2 aralashmasi suvda eritilganda vodorodga nisbatan zichligi 10 ga teng bo’lgan gazlar aralashmasi hosil bo’ldi. Dastlabki aralashmadagi CaC2 ning massa ulushini aniqlang.

A)17,78 B)30,19 C)82,22 D)69,81

1. CaC2 va Ca3N2 aralashmasi suvda eritilganda vodorodga nisbatan zichligi 10 ga teng bo’lgan gazlar aralashmasi hosil bo’ldi. Dastlabki aralashmadagi Ca3N2 ning massa ulushini aniqlang.

A)17,78 B)30,19 C)82,22 D)69,81

1. CaC2 va CaH2 aralashmasi suvda eritilganda kislorodga nisbatan 4,7 marta yengil bo’lgan gazlar aralashmasi hosil bo’ldi. Dastlabki aralashmadagi CaC2 ning massa ulushini aniqlang.

A)43,24 B)56,76 C)60,38 D)39,62

1. CaC2 va CaH2 aralashmasi suvda eritilganda nisbatan 4,7 marta yengil bo’lgan gazlar aralashmasi hosil bo’ldi. Dastlabki aralashmadagi Ca­H2 ning massa ulushini aniqlang.

A)43,24 B)56,76 C)60,38 D)39,62

1. CaC2 va CaH2 aralashmasi suvda eritilganda kislorodga nisbatan 3,2 marta yengil bo’lgan gazlar aralashmasi hosil bo’ldi. Dastlabki aralashmadagi CaC2 ning massa ulushini aniqlang.

A)43,24 B)56,76 C)60,38 D)39,62

1. CaC2 va CaH2 aralashmasi suvda eritilganda nisbatan 3,2 marta yengil bo’lgan gazlar aralashmasi hosil bo’ldi. Dastlabki aralashmadagi Ca­H2 ning massa ulushini aniqlang.

A)43,24 B)56,76 C)60,38 D)39,62

1. CaC2 va Al4C3 aralashmasi suvda eritilganda nisbata№1,6 marta yengil bo’lgan gazlar aralashmasi hosil bo’ldi. Dastlabki aralashmadagi Ca­C2 ning massa ulushini aniqlang.

A)47,06 B)52,94 C)30,77 D)69,23

1. CaC2 va Al4C3 aralashmasi suvda eritilganda nisbata№1,6 marta yengil bo’lgan gazlar aralashmasi hosil bo’ldi. Dastlabki aralashmadagi Al4C3 ning massa ulushini aniqlang.

A)47,06 B)52,94 C)30,77 D)69,23

1. CaC2 va Al4C3 aralashmasi suvda eritilganda nisbata№1,8 marta yengil bo’lgan gazlar aralashmasi hosil bo’ldi. Dastlabki aralashmadagi Ca­C2 ning massa ulushini aniqlang.

A)47,06 B)52,94 C)30,77 D)69,23

1. CaC2 va Al4C3 aralashmasi suvda eritilganda nisbata№1,8 marta yengil bo’lgan gazlar aralashmasi hosil bo’ldi. Dastlabki aralashmadagi Al4C3 ning massa ulushini aniqlang.

A)47,06 B)52,94 C)30,77 D)69,23

1. Alken vodorod xlorid bilan ta’sirlashib 7,85 g xloralkan, vodorod bromid bilan ta’sirlashib 12,3 g brom alkanni hosil qilsa alkenni aniqlang.

A)C3H6 B)C2H4 C)C4H8 D)C5H10

1. Alken vodorod xlorid bilan ta’sirlashib 1,13 g dixloralkan, vodorod bromid bilan ta’sirlashib 2,02 g dibrom alkanni hosil qilsa alkenni aniqlang.

A)C3H6B)C2H4 C)C4H8 D)C5H10

1. Alken vodorod xlorid bilan ta’sirlashib 12,9 g xloralkan, vodorod bromid bilan ta’sirlashib 17,35 g bromalkanni hosil qilsa alkenni aniqlang.

A)C3H6B)C2H4 C)C4H8 D)C5H10

1. Alken vodorod xlorid bilan ta’sirlashib 19,8 g dixloralkan, vodorod bromid bilan ta’sirlashib 37,6 g dibromalkanni hosil qilsa alkenni aniqlang.

A)C3H6B)C2H4 C)C4H8 D)C5H10

1. Alken vodorod xlorid bilan ta’sirlashib 9,25 g xloralkan, vodorod bromid bilan ta’sirlashib 13,7 g brom alkanni hosil qilsa alkenni aniqlang.

A)C3H6 B)C2H4C)C4H8 D)C5H10

1. Alken vodorod xlorid bilan ta’sirlashib 12,7 g dixloralkan, vodorod bromid bilan ta’sirlashib 12,7 g dibromalkanni hosil qilsa alkenni aniqlang.

A)C3H6 B)C2H4C)C4H8 D)C5H10

1. Alken vodorod xlorid bilan ta’sirlashib 10,65 g dixloralkan, vodorod bromid bilan ta’sirlashib 15,1 g dibromalkanni hosil qilsa alkenni aniqlang.

A)C3H6 B)C2H4 C)C4H8D)C5H10

1. Alken vodorod xlorid bilan ta’sirlashib 14,1 g dixloralkan, vodorod bromid bilan ta’sirlashib 14,1 g dibromalkanni hosil qilsa alken tsrkibida sp3 orbitallar sonini aniqlang.

A)16 B)4 C)8 D)12

1. Mol nisbati 2:5 bo’lgan 2 valentli metallning korbanati va gidroksidi aralashmasi qizdirilganda massa 38,5% ga kamaygan bo’lsa noma’lum metalni aniqlang.

A)Mg B)Fe C)Cu B) Al

1. Mol nisbati 5:2 bo’lgan 2 valentli metallning korbanati va gidroksidi aralashmasi qizdirilganda massa 47,7% ga kamaygan bo’lsa noma’lum metalni aniqlang.

A)Mg B)Fe C)Cu B) Al

1. Mol nisbati 2:3 bo’lgan 2 valentli metallning korbanati va gidroksidi aralashmasi qizdirilganda massa 28,28% ga kamaygan bo’lsa noma’lum metalni aniqlang.

A)Mg B)Fe C)Cu B) Al

1. Mol nisbati 3:2 bo’lgan 2 valentli metallning korbanati va gidroksidi aralashmasi qizdirilganda massa 31,82 % ga kamaygan bo’lsa noma’lum metalni aniqlang.

A)Mg B)Fe C)Cu B) Al

1. Mol nisbati 5:2 bo’lgan 2 valentli metallning korbanati va gidroksidi aralashmasi qizdirilganda massa 31,37% ga kamaygan bo’lsa noma’lum metalni aniqlang.

A)Mg B)Fe C)Cu B) Al

1. Mol nisbati 2:1 bo’lgan 2 valentli metallning korbanati va gidroksidi aralashmasi qizdirilganda massa 30,636% ga kamaygan bo’lsa noma’lum metalni aniqlang.

A)Mg B)Fe C)Cu B) Al

1. Mol nisbati 3:4 bo’lgan 3 valentli metallning korbanati va gidroksidi aralashmasi qizdirilganda massa 49,7% ga kamaygan bo’lsa noma’lum metalni aniqlang.

A)Mg B)Fe C)Cu B) Al

1. Mol nisbati 2:3 bo’lgan 3 valentli metallning korbanati va gidroksidi aralashmasi qizdirilganda massa 49,14% ga kamaygan bo’lsa noma’lum metalni aniqlang.

A)Mg B)Fe C)Cu B) Al

1. Mol nisbati 2:5 bo’lgan 2 valentli metallning korbanati va gidroksidi aralashmasi qizdirilganda massa 23,9 % ga kamaygan bo’isa noma’lum metalni aniqlang.

A)Mg B)Fe C)Zn B) Al

1. Fosfor va uglerod aralashmasi 80 % li sulfat kislota eritmasi bilan ta’sirlashganda havoga nisbatan zichligi 2 ga teng bo’lgan gazla aralashmasi hosil bo’ldi. Shu gazlar aralashmasi 5 % li 2,8 kg bromli suvdan o’tkazildi. Dastlabki aralashmadagi moddalarni mos ravishda mol nisbatini aniqlang.

A)5:37,5

1. Fosfor va uglerod aralashmasi 80 % li sulfat kislota eritmasi bilan ta’sirlashganda havoga nisbatan zichligi 2,59 g/l ga teng bo’lgan gazla aralashmasi hosil bo’ldi. Shu gazlar aralashmasi 5 % li 2,8 kg bromli suvdan o’tkazildi. Dastlabki aralashmaning massasini aniqlang.

A)12,1 B)5,8 C)6,05 D)13,5

1. 6,05 g fosfor va uglerod aralashmasi 80 % li sulfat kislota eritmasi bilan ta’sirlashganda havoga nisbatan zichligi 2,59g/l ga teng bo’lgan gazla aralashmasi hosil bo’ldi. Shu gazlar aralashmasi 5 % li bromli suvdan o’tkazildi. Bromli suvning massasini(kg) aniqlang.

A)2,8 B)2,485 C)3,2 D)1,6

1. 12,1g fosfor va uglerod aralashmasi 80 % li sulfat kislota eritmasi bilan ta’sirlashganda havoga nisbatan zichligi 2 ga teng bo’lgan gazla aralashmasi hosil bo’ldi. Shu gazlar aralashmasi 5 % li xlorli suvdan o’tkazildi. Xlorli suvning massasini(kg) aniqlang.

A)2,8 B)2,485 C)3,2 D)1,6

1. 12,1g fosfor va uglerod aralashmasi 80 % li sulfat kislota eritmasi bilan ta’sirlashganda nisbatan zichligi 2,59 g/l ga teng bo’lgan gazla aralashmasi hosil bo’ldi. Shu gazlar aralashmasi 5 % li xlorli suvdan o’tkazildi. Xlorli suvning massasini(kg) aniqlang.

A)2,8 B)2,485 C)3,2 D)1,6

1. Fosfor va uglerod aralashmasi 80 % li sulfat kislota eritmasi bilan ta’sirlashganda havoga nisbatan zichligi 2 ga teng bo’lgan gazla aralashmasi hosil bo’ldi. Shu gazlar aralashmasi 5 % li 2,485 kg xlorli suvdan o’tkazildi. Dastlabki aralashmaning massasini (g) aniqlang.

A)12,1 B)5,8 C)6,05 D)13,5

1. Fosfor va uglerod aralashmasi 80 % li sulfat kislota eritmasi bilan ta’sirlashganda havoga nisbatan zichligi 2,59 g/l ga teng bo’lgan gazla aralashmasi hosil bo’ldi. Shu gazlar aralashmasi 5 % li 2,485 kg xlorli suvdan o’tkazildi. Dastlabki aralashmaning massasini (g) aniqlang.

A)12,1 B)5,8 C)6,05 D)13,5

1. Fosfor va uglerod aralashmasi 80 % li sulfat kislota eritmasi bilan ta’sirlashganda havoga nisbatan zichligi 2,59 g/l ga teng bo’lgan gazla aralashmasi hosil bo’ldi. Shu gazlar aralashmasi 5 % li 2,485 kg xlorli suvdan o’tkazildi. Dastlabki aralashmaning moddalarning massasini (g) mos ravishda aniqlang.

A)3,1:9 B) C) D)

1. Fosfor va uglerod aralashmasi 80 % li sulfat kislota eritmasi bilan ta’sirlashganda havoga nisbatan zichligi 2,59 g/l ga teng bo’lgan gazla aralashmasi hosil bo’ldi. Shu gazlar aralashmasi 5 % li 2,485 kg xlorli suvdan o’tkazildi. Dastlabki aralashmaning moddalarning mol miqdorlarini mos ravishda aniqlang.

A)0,1;O,75 B) C) D)

1. Fosfor va uglerod aralashmasi 80 % li sulfat kislota eritmasi bilan ta’sirlashganda havoga nisbatan zichligi 2,59 g/l ga teng bo’lgan gazla aralashmasi hosil bo’ldi. Shu gazlar aralashmasi 5 % li 2,485 kg xlorli suvdan o’tkazildi. Dastlabki aralashmaning moddalarning mol nisbatlarini mos ravishda aniqlang.

A)1:7,5 B) C) D)

1. Fosfor va uglerod aralashmasi 80 % li sulfat kislota eritmasi bilan ta’sirlashganda vodorodga nisbatan zichligi 29 ga teng bo’lgan gazla aralashmasi hosil bo’ldi. Shu gazlar aralashmasi 5 % li 2,8 kg bromli suvdan o’tkazildi. Dastlabki aralashmadagi moddalarni mos ravishda massasini aniqlang.

A)1,55; 4,5 B) C) D)

1. 6,05 g fosfor va uglerod aralashmasi 80 % li sulfat kislota eritmasi bilan ta’sirlashganda etanga nisbatan zichligi 1,933 ga teng bo’lgan gazla aralashmasi hosil bo’ldi. Shu gazlar aralashmasi 5 % li 2,8 kg bromli suvdan o’tkazildi. Sarflangan sulfat kislota eritmasining massasini aniqlang.

A)107,2 B\_) C) D)

1. Metall sulfat kristalogidrati va ning quruq aralashmasi [] 214 ml suvda eritildi. Bunda 17,6 g cho’kma hosil bo’ldi va 278,4 g eritma qoldi. Hosil bo’lgan eritmada yagona elektrolit ni molyal konsentratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo’lsa, hosil bo’lgan eritmadagi Na2SO4 ning massasini aniqlang.



A)28,4 B)14,2 C)7,1 D)21,3

1. Metall sulfat kristalogidrati va ning quruq aralashmasi [] 214 ml suvda eritildi. Bunda 17,6 g cho’kma hosil bo’ldi va 278,4 g eritma qoldi. Hosil bo’lgan eritmada yagona elektrolit ni molyal konsentratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo’lsa, noma’lum metallning nisbiy atom massasini aniqlang.



A)56

1. Metall sulfat kristalogidrati va ning quruq aralashmasi [] 214 ml suvda eritildi. Bunda 17,6 g cho’kma hosil bo’ldi va 278,4 g eritma qoldi. Hosil bo’lgan eritmada yagona elektrolit ni molyal konsentratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo’lsa, quruq aralashma tarkibidagi suvning massasini aniqlang.



A)36 B)90 C)7,1 D)21,3

1. Metall sulfat kristalogidrati va ning quruq aralashmasi [] 214 ml suvda eritildi. Bunda 17,6 g cho’kma hosil bo’ldi va 278,4 g eritma qoldi. Hosil bo’lgan eritmada yagona elektrolit ni molyal konsentratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo’lsa, hosil bo’lgan eritmadagi Na2SO4 ning (mol) miqdorini aniqlang.



A)0,2 B)0,1 C)0,3 D)0,15

1. Metall sulfat kristalogidrati va ning quruq aralashmasi [] 214 ml suvda eritildi. Bunda 17,6 g cho’kma hosil bo’ldi va 278,4 g eritma qoldi. Hosil bo’lgan eritmada yagona elektrolit ni molyal konsentratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo’lsa, dastlabki aralashmada Na2S\*4H2O ning (mol) miqdorini aniqlang.



A)0,2 B)0,1 C)0,3 D)0,15

1. Metall sulfat kristalogidrati va ning quruq aralashmasi [] 214 ml suvda eritildi. Bunda 17,6 g cho’kma hosil bo’ldi va 278,4 g eritma qoldi. Hosil bo’lgan eritmada yagona elektrolit ni molyal konsentratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo’lsa, dastlabki aralashmada Na2S\*4H2O ning massasini (g) aniqlang.



A)30 B)15 C)7,5 D)45

1. Metall sulfat kristalogidrati va ning quruq aralashmasi [] 214 ml suvda eritildi. Bunda 17,6 g cho’kma hosil bo’ldi va 278,4 g eritma qoldi. Hosil bo’lgan eritmada yagona elektrolit ni molyal konsentratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo’lsa, dastlabki aralashmaning massasini aniqlang.



A)82

1. Metall sulfat kristalogidrati va ning quruq aralashmasi [] 214 ml suvda eritildi. Bunda 17,6 g cho’kma hosil bo’ldi va 278,4 g eritma qoldi. Hosil bo’lgan eritmada yagona elektrolit ni molyal konsentratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo’lsa, Na2S\*4H2O ning tarkibidagi tuzning (mol) miqdorini aniqlang.



A)0,2 B)0,1 C)0,3 D)0,15

1. Metall sulfat kristalogidrati va ning quruq aralashmasi [] 214 ml suvda eritildi. Bunda 17,6 g cho’kma hosil bo’ldi va 278,4 g eritma qoldi. Hosil bo’lgan eritmada yagona elektrolit ni molyal konsentratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo’lsa, dastlabki aralashmada Na2S\*4H2O ning tarkibidagi suvning (mol) miqdorini aniqlang.



A)0,8 B)0,4 C)1,2 D)0,6

1. Metall sulfat kristalogidrati va ning quruq aralashmasi [] 214 ml suvda eritildi. Bunda 17,6 g cho’kma hosil bo’ldi va 278,4 g eritma qoldi. Hosil bo’lgan eritmada yagona elektrolit ni molyal konsentratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo’lsa, dastlabki aralashmada Na2S\*4H2O ning tarkibidagi suvning massasini (g) aniqlang.



A)14,4 B)7,2 C)21,6 D)10,8

1. Metall sulfat kristalogidrati va ning quruq aralashmasi [] 214 ml suvda eritildi. Bunda 17,6 g cho’kma hosil bo’ldi va 278,4 g eritma qoldi. Hosil bo’lgan eritmada yagona elektrolit ni molyal konsentratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo’lsa, dastlabki aralashmada metall sulfat kristalogidratining (mol) miqdorini aniqlang.



A)0,2 B)0,1 C)0,15 D)0,3

1. Metall sulfat kristalogidrati va ning quruq aralashmasi [] 214 ml suvda eritildi. Bunda 17,6 g cho’kma hosil bo’ldi va 278,4 g eritma qoldi. Hosil bo’lgan eritmada yagona elektrolit ni molyal konsentratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo’lsa, cho’kmaning formulasini aniqlang.



A)FeS B)CdS C)CuS D)ZnS

1. Metall sulfat kristalogidrati va ning quruq aralashmasi [] 214 ml suvda eritildi. Bunda 17,6 g cho’kma hosil bo’ldi va 278,4 g eritma qoldi. Hosil bo’lgan eritmada yagona elektrolit ni molyal konsentratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo’lsa, metall sulfat kristalogidrati tarkibidagi tuzning massa ulushini aniqlang.



A)58,5 B)41,5 C)63,4 D)36,6

1. Metall sulfat kristalogidrati va ning quruq aralashmasi [] 214 ml suvda eritildi. Bunda 17,6 g cho’kma hosil bo’ldi va 278,4 g eritma qoldi. Hosil bo’lgan eritmada yagona elektrolit ni molyal konsentratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo’lsa, metall sulfat kristalogidrati tarkibidagi suvning massa ulushini aniqlang.



A)58,5 B)41,5 C)63,4 D)36,6

1. Metall sulfat kristalogidrati va ning quruq aralashmasi [] 214 ml suvda eritildi. Bunda 17,6 g cho’kma hosil bo’ldi va 278,4 g eritma qoldi. Hosil bo’lgan eritmada yagona elektrolit ni molyal konsentratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo’lsa, dastlabki aralashmada metall sulfat kristalogidratining massa ulushini aniqlang.



A)58,5 B)41,5 C)63,4 D)36,6

1. Metall sulfat kristalogidrati va ning quruq aralashmasi [] 214 ml suvda eritildi. Bunda 17,6 g cho’kma hosil bo’ldi va 278,4 g eritma qoldi. Hosil bo’lgan eritmada yagona elektrolit ni molyal konsentratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo’lsa, dastlabki aralashmada Na2S\*4H2O ning massa ulushini aniqlang.



A)58,5 B)41,5 C)63,4 D)36,6

1. Metall sulfat kristalogidrati va ning quruq aralashmasi [] 214 ml suvda eritildi. Bunda 17,6 g cho’kma hosil bo’ldi va 278,4 g eritma qoldi. Hosil bo’lgan eritmada yagona elektrolit ni molyal konsentratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo’lsa, dastlabki aralashmada metall sulfat kristalogidrattarkibidagi suvni (n) aniqlang.



A)6 B)5 C)7 D)4

1. Ikki valentli metall bo’lagi xona haroratida oltingugurt kislotaning 54,6 g 10 molyali eritmasida eritilganda vodorod gazi va metal oltingugurtning 32,2 % li eritmasi hosil bo’lgan bo’lsa, noma’lum metall oltingugurtini massasini (g) aniqlang.

A)44,4

1. Eritmada misni sufid tarzida cho’ktirish uchun K2S tuzi CuSO4 tuzida№10 g kam sarflangan bo’lsa, K2S o’rniga necha gramm K2S\*5H2O kerak bo’lishini aniqlang.

A)50 B)40 C)22 D)32

1. Eritmada misni sufid tarzida cho’ktirish uchun K2S tuzi CuSO4 tuzida№10 g kam sarflangan bo’lsa, sarflangan CuSO4 o’rniga necha gramm CuSO4\*5H2O kerak bo’lishini aniqlang.

A)50 B)40 C)22 D)32

1. Eritmada misni sufid tarzida cho’ktirish uchun K2S tuzi CuSO4 tuzida№10 g kam sarflangan bo’lsa, necha gramm K2S sarflanganligini aniqlang.

A)50 B)40 C)22 D)32

1. Eritmada misni sufid tarzida cho’ktirish uchun K2S tuzi CuSO4 tuzida№10 g kam sarflangan bo’lsa, necha gramm CuSO4 sarflanganligini aniqlang.

A)50 B)40 C)22 D)32

1. Eritmada misni sufid tarzida cho’ktirish uchun K2S tuzi CuSO4 tuzida№10 g kam sarflangan bo’lsa, necha gramm K2SO4 hosil bo’lishini aniqlang.

A)9,6 B)17,4 C)34,8 D)19,2

1. Eritmada misni sufid tarzida cho’ktirish uchun K2S tuzi CuSO4 tuzida№10 g kam sarflangan bo’lsa, necha gramm CuS hosil bo’lishini aniqlang.

A)9,6 B)17,4 C)34,8 D)19,2

1. Hajmi 250ml 1,6 M li kaliy permanganat magniy nitritni kislotali muhitda oksidlanishidan necha gram magniyli birikmani hosil qilishini aniqlang.

A)74 B) C) D)

1. 58 g magniy nitrat 2 N li kaliy permanganat eritmasi bilan kislotali muhitda oksidlanidi. KMnO4 eritmasining hajmini aniqlang.

A)1 B)2 C)1,5 D)2,5

1. Magniy nitrit kaliy permanganat eritmasi bilan kislotali muhitda oksidlanishi reaksiyasida o’ng va chap tomondagi koeffisiyentlar yig’indisini toping.

A)17:5 B) C) D)

1. Marganets sulfat kaliy permanganat bilan neytral muhitda oksidlanishi reaksiya tenglamasi o’ng tomonidagi koeffitsientlar yig’indisini aniqlang.

A)14 B) 15 C) 29 D) 19

1. Marganets sulfat kaliy permanganat bilan neytral muhitda oksidlanishi reaksiya tenglamasi chap tomonidagi koeffitsientlar yig’indisini aniqlang.

A)14 B) 15 C) 29 D) 19

1. Marganets sulfat kaliy permanganat bilan neytral muhitda oksidlanishi reaksiya tenglamasi koeffitsientlar yig’indisini aniqlang.

A)14 B) 15 C) 29 D) 19

1. MeCl2 ning 325 g 36% li to’yingan eritmasi 10 gacha sovutilganda tarkibida suv saqlagan 97,6 g kristalogidrat cho’kmaga tushdi. Hosil bo’lgan eritmadagi tuzning molyalligi ga teng bo’lsa, hosil bo’lgan eritmadagi tuzning mol miqdorini aniqlang.



A)0,1625

1. MeCl2 ning 325 g 36% li to’yingan eritmasi 10 gacha sovutilganda tarkibida suv saqlagan 97,6 g kristalogidrat cho’kmaga tushdi. Hosil bo’lgan eritmadagi tuzning molyalligi ga teng bo’lsa, hosil bo’lgan eritmadagi tuzning massasini (g) aniqlang.



A)33,8

1. MeCl2 ning 325 g 36% li to’yingan eritmasi 10 gacha sovutilganda tarkibida suv saqlagan 97,6 g kristalogidrat cho’kmaga tushdi. Hosil bo’lgan eritmadagi tuzning molyalligi ga teng bo’lsa, hosil bo’lgan eritmadagi suvning massasini (g)aniqlang.



A)193,6

1. MeCl2 ning 325 g 36% li to’yingan eritmasi 10 gacha sovutilganda tarkibida suv saqlagan 97,6 g kristalogidrat cho’kmaga tushdi. Hosil bo’lgan eritmadagi tuzning molyalligi ga teng bo’lsa, noma’lum metalning ekvivalent massasini (g) aniqlang.



A)68,5

1. MeCl2 ning 325 g 36% li to’yingan eritmasi 10 gacha sovutilganda tarkibida suv saqlagan 97,6 g kristalogidrat cho’kmaga tushdi. Hosil bo’lgan eritmadagi tuzning molyalligi ga teng bo’lsa, cho’kma tarkibidagi tuzning (mol )miqdorini aniqlang.



A)0,4

1. MeCl2 ning 325 g 36% li to’yingan eritmasi 10 gacha sovutilganda tarkibida suv saqlagan 97,6 g kristalogidrat cho’kmaga tushdi. Hosil bo’lgan eritmadagi tuzning molyalligi ga teng bo’lsa, cho’kma tarkibidagi tuzning massasini (g) aniqlang.



A)83,2

1. MeCl2 ning 325 g 36% li to’yingan eritmasi 10 gacha sovutilganda tarkibida suv saqlagan 97,6 g kristalogidrat cho’kmaga tushdi. Hosil bo’lgan eritmadagi tuzning molyalligi ga teng bo’lsa, noma’lum(II) – oltingugurtini tarkibini



A)BaCl2

1. MeCl2 ning 325 g 36% li to’yingan eritmasi 10 gacha sovutilganda tarkibida suv saqlagan 97,6 g kristalogidrat cho’kmaga tushdi. Hosil bo’lgan eritmadagi tuzning molyalligi ga teng bo’lsa, dastlabki eritmaning molyalligini aniqlang.



A)2,7

1. 0,1 M li HF eritmasidagi vodorod ionlarini konsentratsiyasini toping. (KHF=10-5)

A)10-3 B)10-11 C)10-6 D)10-8

1. 0,1 M li HF eritmasidagi gidroksid ionlarini konsentratsiyasini toping. (KHF=10-5)

A)10-3B)10-11 C)10-6 D)10-8

1. 0,1 M li HF eritmasining pH qiymatini toping.( KHF=10-5)

A)3 B)11 C)6 D)8

1. 0,1 M li HF eritmasining dissotsiyalanish darajasini (%) toping. ( KHF=10-5)

A)3 B)1 C)4 D)2

1. 0,25 M li HCN eritmasidagi vodorod ionlarini konsentratsiyasini toping. (KHCN=4\*10-10)

A)10-5 B)10-11 C)10-3 D)10-9

1. 0,25 M li HCN eritmasidagi gidroksid ionlarini konsentratsiyasini toping. (KHCN=4\*10-10)

A)10-5 B)10-11 C)10-3D)10-9

1. 0,25 M li HCN eritmasining pH qiymatini toping. (KHCN=4\*10-10)

A)5 B)11 C)3 D)9

1. 0,05 M li NH3 eritmasidagi vodorod ionlarini konsentratsiyasini toping. (K=2\*10-5)

A)10-3B)10-11 C)10-5 D)10-9

1. 0,05 M li NH3 eritmasidagi gidroksid ionlarini konsentratsiyasini toping. (K=2\*10-5)

A)10-3 B)10-11 C)10-5 D)10-9

1. 0,05 M li NH3 eritmasining pH qiymatini toping. (K=2\*10-5)

A)3 B)11 C)5 D)9

1. 0,05 M li NH3 eritmasining pOH qiymatini toping. (K=2\*10-5)

A)3 B)11 C)5 D)9

1. 0,05 M li NH3 eritmasining dissotsiyalanish darajasini (%)toping. (K=2\*10-5)

A)2 B)3 C)5 D)4

1. 0,1 M li HAn kislota (bir asosli kislota) eritasining pH=3 ga teng bo’lsa, kislotaning dissotsiyanish darajasini (%) toping.

A)1 B)2 C)3 D)4

1. 0,1 M li HAn kislota (bir asosli kislota) eritasining pH=3 ga teng bo’lsa, kislotaning dissotsiyanish doimiysini toping.

A)10-5 B)10-3 C)10-6 D)10-4

1. Na2SO4 eritmasiga 450 ml suv qo’shilgandan keyin massa ulushi 4 marta kamaygan, atomlar soni 6 marta ortgan bo’lsa, dastlabki eritmani massasini (g) aniqlang.

A)150 B)100 C)200 D)250