1-3
№20003151

1. Noma’lum inert gaz va kisloroddan iborat aralashma elektr uchqunlari orqali o’tkazilganda aralashmadagi kislorodning 75% i ozonga aylandi va aralashmaning zichligi $1,25$ marta ortdi. Hosil bo’lgan aralashma $(D_{H_2} = 21)$ dagi inertgazning massa ulushini (%) aniqlang.
A)23,8 B)19 C)20 D)25

1-3 №20004151

2. Noma’lum inert gaz va kisloroddan iborat aralashma elektr uchqunlari orqali o’tkazilganda aralashmadagi kislorodning 75% i ozonga aylandi va aralashmaning zichligi $1,25$ marta ortdi. Dastlabki aralashma $(D_{H_2} = 16,8)$ dagi inertgazning hajmiy ulushini (%) aniqlang.
A)80 B)25 C)75 D)20

1-3 №20005151

3. Noma’lum inert gaz va kisloroddan iborat aralashma elektr uchqunlari orqali o’tkazilganda aralashmadagi kislorodning 75% i ozonga aylandi va aralashmaning zichligi $1,25$ marta ortdi. Hosil bo’lgan aralashma $(D_{H_2} = 21)$ dagi kislorodning hajmiy ulushini (%) aniqlang.
A)25 B)75 C)60 D)20

1-3 №20006152

4. Mis(II)xlorid eritmasiga A va B metal plastinkalar tushirildi. Ma’lum vaqtdan so’ng, plastinkalarning massasi mos ravishda $2,2$ va $1,84g$ ga ortdi. Agar metallarning ekvivalent massalari nisbati mos ravishda $1:2$ bo’lsa, necha g A metall konsentrlangan xlorid kislota bilan ta’sirlashganda $6,72$ l gaz hosil bo’ladi?
A)2,7 B)5,4 C)7,2 D)16,8

1-3 №20007152

5. Mis(II)xlorid eritmasiga A va B metal plastinkalar tushirildi. Ma’lum vaqtdan so’ng, plastinkalarning massasi mos ravishda $2,2$ va $1,84g$ ga ortdi. Agar metallarning ekvivalent massalari nisbati mos ravishda $1:2$ bo’lsa, necha g B metall konsentrlangan xlorid kislota bilan ta’sirlashganda $6,72$ l gaz hosil bo’ladi?
A)2,7 B)5,4 C)7,2 D)16,8

1-3 №20008152

6. Mis(II)xlorid eritmasiga A va B metal plastinkalar tushirildi. Ma’lum vaqtdan so’ng, plastinkalarning massasi mos ravishda 8 va $9,2g$ ga ortdi. Agar metallarning ekvivalent massalari nisbati mos ravishda $4:3$ bo’lsa, necha g A metall konsentrlangan xlorid kislota bilan ta’sirlashganda $6,72$ l gaz hosil bo’ladi?
A)2,7 B)5,4 C)7,2 D)16,8

1-3 №20009152

7. Mis(II)xlorid eritmasiga A va B metal plastinkalar tushirildi. Ma’lum vaqtdan so’ng, plastinkalarning massasi mos ravishda $8,0$ va $9,2g$ ga ortdi. Agar metallarning ekvivalent massalari nisbati mos ravishda $4:3$ bo’lsa, necha g B metall konsentrlangan xlorid kislota bilan ta’sirlashganda $6,72$ l gaz hosil bo’ladi?
A)2,7 B)5,4 C)7,2 D)16,8

1-3 №20010152

8. Mis(II)xlorid eritmasiga A va B metal plastinkalar tushirildi. Ma’lum vaqtdan so’ng, birinchi plastinkaning massasi $1,25$ g ga kamaydi, ikkinchi plastinkaning massasi esa $11,25$ ga ortdi. Agar metallarning ekvivalent massalari nisbati mos ravishda $13:11$ bo’lsa, necha g A metall konsentrlangan xlorid kislota bilan ta’sirlashganda $6,72$ l gaz hosil bo’ladi?
A)19,5 B)16,5 C)33,6 D)16,8

1-3 №20011152

9. Mis(II)xlorid eritmasiga A va B metal plastinkalar tushirildi. Ma’lum vaqtdan so’ng, birinchi plastinkaning massasi $1,25$ g ga kamaydi, ikkinchi plastinkaning massasi esa $11,25$ ga ortdi. Agar metallarning ekvivalent massalari nisbati mos ravishda $13:11$ bo’lsa, necha g B metall konsentrlangan xlorid kislota bilan ta’sirlashganda $6,72$ l gaz hosil bo’ladi?
A)19,5 B)16,5 C)33,6 D)16,8

1-3 №20012152

10. Mis(II)xlorid eritmasiga A va B metal plastinkalar tushirildi. Ma’lum vaqtdan so’ng, birinchi plastinkaning massasi $9,6$ g ga kamaydi, ikkinchi plastinkaning massasi esa $1,6$ ga ortdi. Agar metallarning ekvivalent massalari nisbati mos ravishda $2:1$ bo’lsa, necha g A metall konsentrlangan xlorid kislota bilan ta’sirlashganda $6,72$ l gaz hosil bo’ladi?
A)19,5 B)16,5 C)33,6 D)16,8

1-3 №20013152

11. Mis(II)xlorid eritmasiga A va B metal plastinkalar tushirildi. Ma’lum vaqtdan so’ng, birinchi plastinkaning massasi $9,6$ g ga kamaydi, ikkinchi plastinkaning massasi esa $1,6$ ga ortdi. Agar metallarning ekvivalent massalari nisbati mos ravishda $2:1$ bo’lsa, necha g B metall konsentrlangan xlorid kislota bilan ta’sirlashganda $6,72$ l gaz hosil bo’ladi?
A)19,5 B)16,5 C)33,6 D)16,8

1-4 №20014153

12. Noma’lum $4,8\ g$ modda suyuqlanmasi elektroliz qilinganda anodda $6,72\ l(n.sh)$ vodorod ajraldi. Noma’lum modda tarkibidagi elektron, proton va neytronlar yig’indisini aniqlang.
A)10 B)12 C)13 D)11

1-4 №20015153

13. Noma’lum $16,8\ g$ modda suyuqlanmasi elektroliz qilinganda anodda $8,96\ l(n.sh)$ vodorod ajraldi. Noma’lum modda tarkibidagi elektron, proton va neytronlar yig’indisini aniqlang.
A)64 B)62 C)63 D)61

1-4 №2001653

14. Noma’lum $5,2\ g$ modda suyuqlanmasi elektroliz qilinganda anodda $4,48\ l(n.sh)$ vodorod ajraldi. Noma’lum modda tarkibidagi elektron, proton va neytronlar yig’indisini aniqlang.
A)38 B)39 C)37 D)40

1-4 №20017153

15. Noma’lum $3,85\ g$ modda suyuqlanmasi elektroliz qilinganda anodda $7,84\ l(n.sh)$ vodorod ajraldi. Noma’lum modda tarkibidagi elektron, proton va neytronlar yig’indisini aniqlang.
A)17 B)15 C)16 D)14

1-4 №20018153

16. Noma'lum $20\ g$ modda suyuqlanmasi elektroliz qilinganda anodda $5{,}6\ l(n.sh)$ vodorod ajraldi. Noma'lum modda tarkibidagi elektron, proton va neytronlar yig'indisini aniqlang.
A)59 B)57 C)60 D)58

1-4 №20019153

17. Noma'lum $21{,}6\ g$ modda suyuqlanmasi elektroliz qilinganda anodda $10{,}08\ l(n.sh)$ vodorod ajraldi. Noma'lum modda tarkibidagi elektron, proton va neytronlar yig'indisini aniqlang.
A)36 B)34 C)33 D)35

1-4 №20020153

18. Noma'lum $19{,}35\ g$ modda suyuqlanmasi elektroliz qilinganda anodda $3{,}36\ l(n.sh)$ vodorod ajraldi. Noma'lum modda tarkibidagi elektron, proton va neytronlar yig'indisini aniqlang.
A)195 B)196 C)198 D)197

1-4 №20021154

19. $2:1$ molyar nisbatda olinga ikkita metalldan iborat aralashma mavjud. Agar aralashmaning $1{,}5\ g$ namunasiga mo'l miqdordagi vodorod xlorid qo'shilsa yoki $3{,}5g$ namunasiga mo'l midordagi natriy ishqor qo'shilsa har ikkala holatda ham 1568 $ml(n.sh)$ dan gaz ajraladi. Metallarni aniqlang.
A)Mg, Al B)Ca, Be C)K, Zn D)Mn, Al

1-4 №20022154

20. $1:3$ molyar nisbatda olinga ikkita metalldan iborat aralashma mavjud. Agar aralashmaning $10{,}05\ g$ namunasiga mo'l miqdordagi vodorod xlorid qo'shilsa yoki $13{,}4g$ namunasiga mo'l midordagi natriy ishqor qo'shilsa har ikkala holatda ham $13{,}44$ $l(n.sh)$ dan gaz ajraladi. Metallarni aniqlang.
A)Mg, Al B)Ca, Be C)K, Zn D)Mn, Al

1-4 №20023154

21. $2:3$ molyar nisbatda olinga ikkita metalldan iborat aralashma mavjud. Agar aralashmaning $8{,}19\ g$ namunasiga mo'l miqdordagi vodorod xlorid qo'shilsa yoki $10{,}92g$ namunasiga mo'l midordagi natriy ishqor qo'shilsa har ikkala holatda ham 2688 $ml(n.sh)$ dan gaz ajraladi. Metallarni aniqlang.
A)Mg, Al B)Ca, Be C)K, Zn D)Mn, Al

1-4 №20024154

22. $3:2$ molyar nisbatda olinga ikkita metalldan iborat aralashma mavjud. Agar aralashmaning $6{,}57\ g$ namunasiga mo'l miqdordagi vodorod xlorid qo'shilsa yoki $13{,}14\ g$ namunasiga mo'l midordagi natriy ishqor qo'shilsa har ikkala holatda ham $4($ml$(n.sh)$ dan gaz ajraladi. Metallarni aniqlang.
A)Mg, Al B)Ca, Be C)K, Zn D)Mn, Al

1-4 №20025154

23. $3:1$ molyar nisbatda olinga ikkita metalldan iborat aralashma mavjud. Agar aralashmaning $2{,}88\ g$ namunasiga mo'l miqdordagi vodorod xlorid qo'shilsa yoki $5{,}76g$ namunasiga mo'l midordagi natriy ishqor qo'shilsa har ikkala holatda ham 2016 $ml(n.sh)$ dan gaz ajraladi. Metallarni aniqlang.
A)Na, Al B)Ca, Be C)K, Zn D)Mn, Al

1-4 №20026154

24. $1:3$ molyar nisbatda olinga ikkita metalldan iborat aralashma mavjud. Agar aralashmaning $2{,}49\ g$ namunasiga mo'l miqdordagi vodorod xlorid qo'shilsa yoki $3{,}32g$ namunasiga mo'l midordagi natriy ishqor qo'shilsa har ikkala holatda ham 2688 $ml(n.sh)$ dan gaz ajraladi. Metallarni aniqlang.
A)Mg, Al B)Fe, Be C)K, Zn D)Mn, Al

1-4 №20027154

25. $2:3$ molyar nisbatda olinga ikkita metalldan iborat aralashma mavjud. Agar aralashmaning $6{,}27\ g$ namunasiga mo'l miqdordagi vodorod xlorid qo'shilsa yoki $8{,}36g$ namunasiga mo'l midordagi natriy ishqor qo'shilsa har ikkala holatda ham 2688 $ml(n.sh)$ dan gaz ajraladi. Metallarni aniqlang.
A)Mg, Al B)Ca, Be C)Li, Zn D)Mn, Al

1-4 №200284154

26. $3:2$ molyar nisbatda olinga ikkita metalldan iborat aralashma mavjud. Agar aralashmaning $11{,}7\ g$ namunasiga mo'l miqdordagi vodorod xlorid qo'shilsa yoki $23{,}4\ g$ namunasiga mo'l midordagi natriy ishqor qo'shilsa har ikkala holatda ham 4032 $ml(n.sh)$ dan gaz ajraladi. Metallarni aniqlang.
A)Mg, Al B)Ca, Be C)K, Zn D)Cd,Al

1-5 №20029155

27. Miltiqning patroni (o'qi) kapsulasi tarkibida sifatli detanator sifatida portlovchi simob $-Hg(ONC)_2$ dan foydalaniladi. Chunki o'q otilganda portlovchi simob parchalanadi va parchalanish mahsulotlari to'liq havoga tarqalib ketadi. Xavo almashtirish tizimi bo'lmagan $50*20*3\ m$ 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 $2*\frac{10^{-5}g}{m^3}$)? Har bir patron tarkibida $7{,}1\ mg$ portlovchi simob bor.
A)12 B)16 C)24 D)15

1-5 №20030155

28. Miltiqning patroni (o'qi) kapsulasi tarkibida sifatli detanator sifatida portlovchi simob $-Hg(ONC)_2$ dan foydalaniladi. Chunki o'q otilganda portlovchi simob parchalanadi va parchalanish mahsulotlari to'liq havoga tarqalib ketadi. Xavo almashtirish tizimi bo'lmagan $40*20*5\ m$ 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 $2*\frac{10^{-5}g}{m^3}$)? Har bir patron tarkibida $7{,}1\ mg$ portlovchi simob bor.
A)12 B)16 C)24 D)15

1-5 №20031155

29. Miltiqning patroni (o'qi) kapsulasi tarkibida sifatli detanator sifatida portlovchi simob $-Hg(ONC)_2$ dan foydalaniladi. Chunki o'q otilganda portlovchi simob parchalanadi va parchalanish mahsulotlari to'liq havoga tarqalib ketadi. Xavo almashtirish tizimi bo'lmagan $50*30*4\ m$ 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 $2*\frac{10^{-5}g}{m^3}$ $7{,}1\ mg$

$2 * \frac{10^{-5} g}{m^3}$)? Har bir patron tarkibida $7{,}1\ mg$ portlovchi simob bor.
A)12 B)16 C)24 D)15

1-5 №20032155

30. Miltiqning patroni (o'qi) kapsulasi tarkibida sifatli detanator sifatida portlovchi simob $-Hg(ONC)_2$ dan foydalaniladi. Chunki o'q otilganda portlovchi simob parchalanadi va parchalanish mahsulotlari to'liq havoga tarqalib ketadi. Xavo almashtirish tizimi bo'lmagan $50 * 30 * 2{,}5\ m$ 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 $2 * \frac{10^{-5} g}{m^3}$)? Har bir patron tarkibida $7{,}1\ mg$ portlovchi simob bor.
A)12 B)16 C)24 D)15

1-3 №20033156

31. Noma'lum elementning tabiatda bir-biridan $2\ m.a.b$ farq qiluvchi 2 ta izatopi uchraydi. Agar bitta izatop atomi tarkibida neytronning mol ulushi $31{,}43\%$, boshqasida esa $35{,}14\%$ ga teng bo'lsa, elementni aniqlang.
A)Mg B)Be C)Al D)B

1-3 №20034156

32. Noma'lum elementning tabiatda bir-biridan $2\ m.a.b$ farq qiluvchi 2 ta izatopi uchraydi. Agar bitta izatop atomi tarkibida neytronning mol ulushi $38{,}5\%$, boshqasida esa $46{,}7\%$ ga teng bo'lsa, elementni aniqlang.
A)Mg B)Be C)Al D)B

1-3 №20035156

33. Noma'lum elementning tabiatda bir-biridan $2\ m.a.b$ farq qiluvchi 2 ta izatopi uchraydi. Agar bitta izatop atomi tarkibida neytronning mol ulushi $33{,}33\%$, boshqasida esa $36{,}59\%$ ga teng bo'lsa, elementni aniqlang.
A)Mg B)Be C)Al D)B

1-3 №20036156

34. Noma'lum elementning tabiatda bir-biridan $2\ m.a.b$ farq qiluvchi 2 ta izatopi uchraydi. Agar bitta izatop atomi tarkibida neytronning mol ulushi $33{,}33\%$, boshqasida esa $37{,}5\%$ ga teng bo'lsa, elementni aniqlang.
A)Mg B)Be C)Al D)B

1-3 №20037157

35. Ma'lum hajmli kolbaga normal bosimda neon gazi to'ldirilgan, huddi shunday hajmli boshqa kolba esa $141{,}86\ kPa$ bosimda noma'lum gaz bilan to'ldirilganda har ikkala kolbalarning massalari tenglashdi. Noma'lum gazni aniqlang.
A)N_2 B)CH_4 C)O_2 D)CO_2

1-3 №20038157

36. Ma'lum hajmli kolbaga normal bosimda argon gazi to'ldirilgan, huddi shunday hajmli boshqa kolba esa $253{,}31\ kPa$ bosimda noma'lum gaz bilan to'ldirilganda har ikkala kolbalarning massalari tenglashdi. Noma'lum gazni aniqlang.
A)N_2 B)CH_4 C)O_2 D)CO_2

1-3 №20039157

37. Ma'lum hajmli kolbaga normal bosimda argon gazi to'ldirilgan, huddi shunday hajmli boshqa kolba esa $126{,}66\ kPa$ bosimda noma'lum gaz bilan to'ldirilganda har ikkala kolbalarning massalari tenglashdi. Noma'lum gazni aniqlang.
A)N_2 B)CH_4 C)O_2 D)CO_2

1-3 №20040157

38. Ma'lum hajmli kolbaga normal bosimda argon gazi to'ldirilgan, huddi shunday hajmli boshqa kolba esa $46\ kPa$ bosimda noma'lum gaz bilan to'ldirilganda har ikkala kolbalarning massalari tenglashdi. Noma'lum gazni aniqlang.
A)N_2 B)CH_4 C)O_2 D)CO_2

1-3 №20041157

39. Ma'lum hajmli kolbaga normal bosimda neon gazi to'ldirilgan, huddi shunday hajmli boshqa kolba esa $63{,}33\ kPa$ bosimda noma'lum gaz bilan to'ldirilganda har ikkala kolbalarning massalari tenglashdi. Noma'lum gazni aniqlang.
A)N_2 B)CH_4 C)O_2 D)CO_2

1-3 №20042157

40. 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?
A) 151,988 B)67,55 C)222,9 D)46

1-3 №20043157

41. 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?
A) 151,988 B)67,55 C)222,9 D)46

1-3 №20044158

42. $40\ g$ mis va mis(I)oksiddan iborat aralashma $492\ g$ 80% lis sulfat kislotada eritilganda eritmadagi tuzning massa ulushi 20% ni tashkil qildi. Hosil bo'lgan eritmaning massasini aniqlang.
A)500 B)532 C)460 D)480

1-3 №20045158

43. $40\ g$ mis va mis(I)oksiddan iborat aralashma $492\ g$ 80% lis sulfat kislotada eritilganda eritmadagi tuzning massa ulushi 20% 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

44. $40\ g$ mis va mis(I)oksiddan iborat aralashma $492\ g$ 80% lis sulfat kislotada to'liq eritilganda eritmadagi kislotning massa ulushi $57{,}16\%$ ni tashkil qildi. Hosil bo'lgan eritmadagi tuzning massa ulushini aniqlang.
A)20 B)25 C)16 D)80

1-3 №20047158

45. $40\ g$ mis va mis(I)oksiddan iborat aralashma $492\ g$ 80% lis sulfat kislotada eritilganda eritmadagi tuzning massa ulushi 20% ni tashkil qildi. Boshlang'ich aralashmadagi misning mol ulushini aniqlang.
A)80 B)36 C)20 D)64

1-3 №20048158

46. $40\ g$ mis va mis(I)oksiddan iborat aralashma $492\ g$ 80% lis sulfat kislotada eritilganda eritmadagi tuzning

massa ulushi 20% ni tashkil qildi. Boshlang'ich aralashmadagi misning massa ulushini aniqlang.
A)80 B)36 C)20 D)64

1-3 №20049158

47. $27,2\ g$ mis va mis(I)oksiddan iborat aralashma $500\ g$ 70% li nitrat kislota eritmasida eritilganda hosil bo'lgan eritmaning massasi $499,6g$ ga teng bo'ldi. Olingan eritmadagi tuzning massa ulushini aniqlang.
A)15 B)9,3 C)18,8 D)11,7

1-3 №20050158

48. $22,4\ g$ mis va mis(II)oksiddan iborat aralashma $500\ g$ 80% lis sulfat kislotada eritilganda eritmaning massasi $516\ g$ ga tenglashdi. Hosil bo'lgan eritmadagi tuzning massa ulusnini aniqlang.
A)15 B)9,3 C)18,8 D)11,7

1-4 №20051159

49. Oltingugurt va misdan iborat birikma namunasi mo'l miqdordagi kislorodda yondirildi, bunda hosil bo'lgan gaz $300\ ml$ $0,2$ M kaliy permanganatning kislotali muhitdagi eritmasini rangsizlantiradi. Yonish natijasida hosil bo'lgan qattiq qoldiqni eritish uchun esa $30\ g$ $36,5\%$ li xlorid kislota eritmasi sarf bo'lsa, dastlabki namunaning formulasini aniqlang.
A)CuS B)Cu_2S C)Cu_2S_3 D)CuS_2

1-4 №200521510

50. Oltingugurt va misdan iborat birikma namunasi mo'l miqdordagi kislorodda yondirildi, bunda hosil bo'lgan gaz $300\ ml$ $0,2$ M kaliy permanganatning kislotali muhitdagi eritmasini rangsizlantiradi. Yonish natijasida hosil bo'lgan qattiq qoldiqni eritish uchun esa $30\ g$ $36,5\%$ li xlorid kislota eritmasi sarf bo'lsa, dastlabki namunaning massasini aniqlang.
A)14,4 B)19,2 C)26,4 D)24

1-4 №200531510

51. Oltingugurt va misdan iborat birikma namunasi mo'l miqdordagi kislorodda yondirildi, bunda hosil bo'lgan gaz $200\ ml$ $0,2$ M kaliy dixromatning kislotali muhitdagi (qovoq rangli) eritmasini yashil rangga o'tkazadi. Yonish natijasida hosil bo'lgan qattiq qoldiqni eritish uchun $96\ g$ $24,5\%$ li sulfat kislota eritmasi sarf bo'lsa, dastlabki namunaning formulasini aniqlang.
A)CuS B)Cu_2S C)Cu_2S_3 D)CuS_2

1-4 №200541510

52. Oltingugurt va misdan iborat birikma namunasi mo'l miqdordagi kislorodda yondirildi, bunda hosil bo'lgan gaz $200\ ml$ $0,2$ M kaliy dixromatning kislotali muhitdagi (qovoq rangli) eritmasini yashil rangga o'tkazadi. Yonish natijasida hosil bo'lgan qattiq qoldiqni eritish uchun $96\ g$ $24,5\%$ li sulfat kislota eritmasi sarf bo'lsa, dastlabki namunaning massasini aniqlang.
A)14,4 B)19,2 C)26,4 D)24

1-4 №200551510

53. Oltingugurt va temirdan iborat birikma namunasi mo'l miqdordagi kislorodda yondirildi, bunda hosil bo'lgan gaz $500\ ml$ $0,2$ M kaliy dixromatning kislotali muhitdagi (qovoq rangli) eritmasini yashil rangga o'tkazadi. Yonish natijasida hosil bo'lgan qattiq qoldiqni eritish uchun№1$80\ g$ $24,5\%$ li 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

54. Oltingugurt va temirdan iborat birikma namunasi mo'l miqdordagi kislorodda yondirildi, bunda hosil bo'lgan gaz $400\ ml$ $0,2$ M kaliy permanganatning kislotali eritmasini rangsizlantiradi. Yonish natijasida hosil bo'lgan qattiq qoldiqni eritish uchun $30\ g$ $36,5\%$ li xlorid kislota eritmasi sarf bo'lsa, dastlabki namunaning formulasini aniqlang.
A)FeS B)Fe_2S_3 C)FeS_2 D)Fe_2S_2

1-4 №200571510

55. Oltingugurt va temirdan iborat birikma namunasi mo'l miqdordagi kislorodda yondirildi, bunda hosil bo'lgan gaz $500\ ml$ $0,2$ M kaliy dixromatning kislotali muhitdagi (qovoq rangli) eritmasini yashil rangga o'tkazadi. Yonish natijasida hosil bo'lgan qattiq qoldiqni eritish uchu№1$80\ g$ $24,5\%$ li sulfat kislota eritmasi sarf
bo'lsa, dastlabki namunaning massasini va formulasini aniqlang.
A)FeS B)Fe_2S_3 C)FeS_2 D)Fe_2S_2

1-4 №200581510

56. Oltingugurt va temirdan iborat birikma namunasi mo'l miqdordagi kislorodda yondirildi, bunda hosil bo'lgan gaz $500\ ml$ $0,2$ M kaliy dixromatning kislotali muhitdagi (qovoq rangli) eritmasini yashil rangga o'tkazadi. Yonish natijasida hosil bo'lgan qattiq qoldiqni eritish uchu№1$80\ g$ $24,5\%$ li sulfat kislota eritmasi sarf
bo'lsa, dastlabki namunaning massasini aniqlang.
A)14,4 B)19,2 C)26,4 D)12

1-4 №200591511

57. 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

58. 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

59. 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

60. 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

61. $1:9$ mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar $20℃$ da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish $215℃$ gacha qizdirilganda yuqori unum(100%) 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)14 C)38 D)34

1-5 №200641512

62. $1:9$ mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar $20℃$ da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish $215℃$ gacha qizdirilganda yuqori unum(100%) 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)62 B)10 C)74 D)100

1-5 №200651512

63. $1:9$ mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar $20℃$ da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish $215℃$ gacha qizdirilganda yuqori unum(100%) 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)14 C)18 D)34

1-5 №200661512

64. $1:9$ mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar $20℃$ da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish $215℃$ gacha qizdirilganda yuqori unum(100%) bilan gazsimon murakkab modda hosil bo'ldi va reaksiya so'ngida idishdagi bosim dastlabki bosimga tenglashdi. Hosil bo'lgan murakkab gazning $0{,}25\ moli\ \ 500\ ml$ suvda eritilganda hosil bo'lgan eritmani to'la neytarllash uchun necha $l\ \ 0{,}5\ M$ li KOH eritmasi talab etiladi?
A)2,5 C)3 D)5 D)1,5

1-5 №200671512

65. $1:9$ mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar $20℃$ da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish $215℃$ gacha qizdirilganda yuqori unum(100%) bilan gazsimon murakkab modda hosil bo'ldi va reaksiya so'ngida idishdagi bosim dastlabki bosimga tenglashdi. Hosil bo'lgan murakkab gazni aniqlang.
A)ClF_5 B)NH_3 C)$BrCl_5$ D)HF

1-5 №200681512

66. $1:5$ mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar $0℃$ da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish $273℃$ gacha qizdirilganda yuqori unum(100%) 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

67. $1:5$ mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar $0℃$ da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish $273℃$ gacha qizdirilganda yuqori unum(100%) 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

68. $1:5$ mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar $0℃$ da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish $273℃$ gacha qizdirilganda yuqori unum(100%) 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

69. $1:5$ mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar $0℃$ da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish $273℃$ gacha qizdirilganda yuqori unum(100%) 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

70. $1:5$ mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar $0℃$ da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish $273℃$ gacha qizdirilganda yuqori unum(100%) 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

71. $1:5$ mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar $0℃$ da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish $273℃$ gacha qizdirilganda yuqori unum(100%) 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

72. $1:5$ mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar $0℃$ da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish $273℃$ gacha qizdirilganda yuqori unum(100%) bilan gazsimon murakkab modda hosil bo'ldi va reaksiya so'ngida idishdagi bosim dastlabki bosimga tenglashdi. Hosil bo'lgan murakkab gazning $0{,}25\ moli\ \ 500\ ml$ suvda eritilishidan olingan eritmani to'la neytarllash uchun necha $l\ \ 0{,}5\ M$ li KOH eritmasi talab etiladi?

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

1-5 №200751512

73. $1:5$ mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar $0℃$ da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish $273℃$ gacha qizdirilganda yuqori unum(100%) bilan gazsimon murakkab modda hosil bo'ldi va reaksiya so'ngida idishdagi bosim dastlabki bosimga tenglashdi. Hosil bo'lgan murakkab gazning $0,25$ mol $500\ ml$ suvda eritilishidan olingan eritmani to'la neytarllash uchun necha l $0,5\ M$ li HCl eritmasi talab etiladi?
A)0,5 B)0,25 D)2 D)1

1-5 №200761512

74. $1:8$ mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar $10℃$ da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish $236℃$ gacha qizdirilganda yuqori unum(100%) 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)14 C)38 D)34

1-5 №200771512

75. $1:8$ mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar $10℃$ da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish $236℃$ gacha qizdirilganda yuqori unum(100%) 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)192 B)10 C)74 D)100

1-5 №200781512

76. $1:8$ mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar $10℃$ da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish $236℃$ gacha qizdirilganda yuqori unum(100%) 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)14 C)38 D)34

1-5 №200791512

77. $1:8$ mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar $10℃$ da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish $236℃$ gacha qizdirilganda yuqori unum(100%) bilan gazsimon murakkab modda hosil bo'ldi va reaksiya so'ngida idishdagi bosim dastlabki bosimga tenglashdi. Hosil bo'lgan murakkab gazning $0,25$ mol $500\ ml$ suvda eritilganda hosil bo'lgan eritmani to'la neytarllash uchun necha l $0,5\ M$ li KOH eritmasi talab etiladi?
A)2,5 C)3 D)5 D)1,5

1-5 №200801512

78. $1:8$ mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar $10℃$ da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish $236℃$ gacha qizdirilganda yuqori unum(100%) bilan gazsimon murakkab modda hosil bo'ldi va reaksiya so'ngida idishdagi bosim dastlabki bosimga tenglashdi. Hosil bo'lgan murakkab gazni aniqlang.
A)ClF_5 B)NH_3 C)$BrCl_5$ D)HF

1-5 №200811512

79. $1:10$ mol nisbatda olingan ikkiatomli molekulalardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar $28℃$ da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish $200℃$ gacha qizdirilganda yuqori unum(100%) bilan gazsimon murakkab modda hosil bo'ldi va reaksiya so'ngida idishdagi bosim dastlabki bosimga tenglashdi. Hosil bo'lgan murakkab gazni aniqlang.
A)ClF_5 B)NH_3 C)$BrCl_5$ D)HF

1-4 №200821513

80. Vodorod, is gazi va metandan iborat aralashma $(D_{H_2} = 8,4)$ ning 1 hajmini to'liq yondirish uchun $6,25$ 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

81. Vodorod, is gazi va metandan iborat aralashmaning 1 hajmini to'liq yondirish uchun $6,25$ hajm havo sarflandi. Agar yonishdan so'ng hosil bo'lgan aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini $15,1$ 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

82. Vodorod, is gazi va metandan iborat aralashma $(D_{H_2} = 8,5)$ ning 1 hajmini to'liq yondirish uchun $7,75$ 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

83. Vodorod, is gazi va metandan iborat aralashmaning 1 hajmini to'liq yondirish uchun $7,75$ hajm havo sarflandi. Agar yonishdan so'ng hosil bo'lgan aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini 15 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

84. Vodorod, is qazi va metandan iborat aralashma $(D_{H_2} = 10,2)$ ning 1 hajmini to'liq yondirish uchun 4 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

85. Vodorod, is gazi va metandan iborat aralashmaning 1 hajmini to'liq yondirish uchun 4 hajm havo sarflandi. Agar yonishdan so'ng hosil bo'lgan aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini $15,6$ 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

86. Vodorod, is gazi va metandan iborat aralashma $(D_{H_2} = 7,8)$ ning 1 hajmini to'liq yondirish uchun $7,8$ 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

87. Vodorod, is gazi va metandan iborat aralashmaning 1 hajmini to'liq yondirish uchun 7 hajm havo sarflandi. Agar yonishdan so'ng hosil bo'lgan aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini 15 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

88. Vodorod, is qazi va metandan iborat aralashma $(D_{H_2} = 12,4)$ ning 1 hajmini to'liq yondirish uchun $7,375$ 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

89. Vodorod, is gazi va metandan iborat aralashmaning 1 hajmini to'liq yondirish uchun $7,375$ hajm havo sarflandi. Agar yonishdan so'ng hosil bo'lgan aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini $16,25$ 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

90. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatlari aralashmasi qizdirilganda hosil bo'lgan gazning hajmi $(n.sh)$, qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo'l miqdordagi xlorid kislota ta'sir ettirilganda ajaralgan gaz hajmining 60% 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

91. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatlari aralashmasi qizdirilganda hosil bo'lgan gazning hajmi $(n.sh)$, qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo'l miqdordagi xlorid kislota ta'sir ettirilganda ajaralgan gaz hajmining 20% 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

92. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatlari aralashmasi qizdirilganda hosil bo'lgan gazning hajmi $(n.sh)$, qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo'l miqdordagi xlorid kislota ta'sir ettirilganda ajaralgan gaz hajmining 50% 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

93. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatlari aralashmasi qizdirilganda hosil bo'lgan gazning hajmi $(n.sh)$, qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo'l miqdordagi xlorid kislota ta'sir ettirilganda ajaralgan gaz hajmining 40% 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

94. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatlari aralashmasi qizdirilganda hosil bo'lgan gazning hajmi $(n.sh)$, qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo'l miqdordagi xlorid kislota ta'sir ettirilganda ajaralgan gaz hajmining 60% 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

95. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatlari aralashmasi qizdirilganda hosil bo'lgan gazning hajmi $(n.sh)$, qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo'l miqdordagi xlorid kislota ta'sir ettirilganda ajaralgan gaz hajmining 20% 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

96. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatlari aralashmasi qizdirilganda hosil bo'lgan gazning hajmi $(n.sh)$, qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo'l miqdordagi xlorid kislota ta'sir ettirilganda ajaralgan gaz hajmining 50% 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

97. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatlari aralashmasi qizdirilganda hosil bo'lgan gazning hajmi $(n.sh)$, qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo'l miqdordagi xlorid kislota ta'sir ettirilganda ajaralgan gaz hajmining 40% 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

98. Azot, vodorod va metandan iborat $130\ ml$ aralashma $200\ ml$ kislorod qo'shildi va yondirildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasida suv bug'lari kondensatlangandan so'ng, aralashmaning hajmi $144\ ml$ ni tashkil qildi. Qolgan gazlar aralashmasi mo'l miqdordagi ishqor eritmasidan o'tkazilgandan so'ng aralashmaning hajmi 50% ga kamaydi. Dastlabki aralashmadagi azotning hajmini aniqlang.
A)44 B)30 C)25 D)28

1-4 №201011515

99. Azot, vodorod va metandan iborat $200\ ml$ aralashma $290\ ml$ kislorod qo'shildi va yondirildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasida suv bug'lari kondensatlangandan so'ng, aralashmaning hajmi $200\ ml$ ni tashkil qildi. Qolgan gazlar aralashmasi mo'l miqdordagi ishqor eritmasidan o'tkazilgandan so'ng aralashmaning hajmi 50% ga kamaydi. Dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini aniqlang.
A)14,9 B)15,4 C)14,2 D)17,3

1-4 №201021515

100. Azot, vodorod va metandan iborat $100\ ml$ aralashma $185\ ml$ kislorod qo'shildi va yondirildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasida suv bug'lari kondensatlangandan so'ng, aralashmaning hajmi $137,5\ ml$

$137{,}5\ ml$ ni tashkil qildi. Qolgan gazlar aralashmasi mo'l miqdordagi ishqor eritmasidan o'tkazilgandan so'ng aralashmaning hajmi 40% ga kamaydi. Dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini aniqlang.
A)14,9 B)15,4 C)14,2 D)17,3

1-4 №201031515

101. Azot, vodorod va metandan iborat $100\ ml$ aralashma $105\ ml$ kislorod qo'shildi va yondirildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasida suv bug'lari kondensatlangandan so'ng, aralashmaning hajmi $80\ ml$ ni tashkil qildi. Qolgan gazlar aralashmasi mo'l miqdordagi ishqor eritmasidan o'tkazilgandan so'ng aralashmaning hajmi 50% ga kamaydi. Dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini aniqlang.
A)14,9 B)15,4 C)14,2 D)17,3

1-4 №201041515

102. Azot, vodorod va metandan iborat $160\ ml$ aralashma $251\ ml$ kislorod qo'shildi va yondirildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasida suv bug'lari kondensatlangandan so'ng, aralashmaning hajmi $205\ ml$ ni tashkil qildi. Qolgan gazlar aralashmasi mo'l miqdordagi ishqor eritmasidan o'tkazilgandan so'ng aralashmaning hajmi 40% ga kamaydi. Dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini aniqlang.
A)14,9 B)15,4 C)14,2 D)17,3

1-4 №201051515

103. Azot, vodorod va metandan iborat $160\ ml$ aralashma $200\ ml$ kislorod qo'shildi va yondirildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasida suv bug'lari kondensatlangandan so'ng, aralashmaning hajmi $150\ ml$ ni tashkil qildi. Qolgan gazlar aralashmasi mo'l miqdordagi ishqor eritmasidan o'tkazilgandan so'ng aralashmaning hajmi 40% 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

104. 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 sp^3 orbitallar sonini aniqlang..
A)4 B)12 C)20 D)16

1-3 №201071516

105. 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 sp^3 orbitallar sonini aniqlang..
A)8 B)12 C)20 D)16

1-3 №201081516

106. 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

107. 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)C_5H_8 B)C_4H_6 C)C_3H_4 D)C_2H_4

1-3 №201101516

108. 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

109. 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)C_2H_4 B)C_3H_4 C)C_4H_6 D)C_5H_8

1-3 №201121516

110. 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

111. 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 $AgNO_3$ 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

112. 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 $AgNO_3$ 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

113. 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 $AgNO_3$ 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

114. 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 $AgNO_3$ 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

115. 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 $AgNO_3$ 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

116. 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 $AgNO_3$ 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

117. 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 $AgNO_3$ 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

118. 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

119. 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

120. 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

121. 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

122. 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

123. 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

124. 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

125. 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

126. 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

127. 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

128. 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

129. 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

130. 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

131. 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

132. 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)C_2H_5OH, CH_3OH B)CH_4, CH_3OH
C)CH_3OCH_3, C_3H_8 D)C_2H_5OH, C_2H_6

1-5 №201351521

133. 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)C_2H_5OH, CH_3OH B)CH_4, CH_3OH
C)CH_3OCH_3, C_3H_8 D)C_2H_5OH, C_2H_6

1-5 №201361521

134. 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)C_2H_5OH, CH_3OH B)CH_4, CH_3OH
C)CH_3OCH_3, C_3H_8 D)C_2H_5OH, C_2H_6

1-5 №201371521

135. 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)C_2H_5OH, CH_3OH B)CH_4, CH_3OH
C)CH_3OCH_3, C_3H_8 D)C_2H_5OH, C_2H_6

1-5 №201381521

136. 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)C_2H_5OH, CH_3OH B)CH_4, CH_3OH
C)CH_3OCH_3, C_3H_8 D)C_2H_5OH, C_2H_6

1-5 №201391521

137. 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

138. 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

139. 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

140. 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

141. 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 560 ml (n.sh) tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi $Hg(NO_3)_2$ ning mol ulushini aniqlang.
A)50 B)25 C)40 D)37,5

1-5 №201441522

142. 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 112 ml (n.sh) tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi $Hg(NO_3)_2$ ning mol ulushini aniqlang.
A)50 B)25 C)40 D)37,5

1-5 №201451522

143. 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 $224\ ml$ (n.sh) tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi $Hg(NO_3)_2$ ning mol ulushini aniqlang.
A)50 B)25 C)40 D)37,5

1-5 №201461522

144. 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 $336\ ml$ (n.sh) tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi $Hg(NO_3)_2$ ning mol ulushini aniqlang.
A)50 B)25 C)40 D)37,5

1-5 №201471522

145. 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 $448\ ml$ (n.sh) tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi $Al(NO_3)_3$ ning mol ulushini aniqlang.
A)20 B)12,5 C)70 D)75

1-5 №201481522

146. 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 $784\ ml$ (n.sh) tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi $Al(NO_3)_3$ ning mol ulushini aniqlang.
A)20 B)12,5 C)70 D)75

1-5 №201491522

147. 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 $336\ ml$ (n.sh) tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi $Al(NO_3)_3$ ning mol ulushini aniqlang.
A)20 B)12,5 C)70 D)75

1-5 №201501522

148. 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 $280\ ml$ (n.sh) tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi $Al(NO_3)_3$ ning mol ulushini aniqlang.
A)20 B)12,5 C)70 D)75

1-4 №201511523

149. Suyuq holatda olingan bir asosli to'yingan karbon kislotaning molekulyar massasi, shu kislotaning propil efiri molekulyar massasi bila№1$0:8,5$ nisbatda bo'lsa, kislotani aniqlang.
A) etan kislota B) butan kislota
C) metan kislota D) propan kislota

1-4 №201511523

150. Suyuq holatda olingan bir asosli to'yingan karbon kislotaning molekulyar massasi, shu kislotaning propil efiri molekulyar massasi bilan $9,25:7,25$ nisbatda bo'lsa, kislotani aniqlang.
A) etan kislota B) butan kislota
C) metan kislota D) propan kislota

1-4 №201531523

151. Suyuq holatda olingan bir asosli to'yingan karbon kislotaning molekulyar massasi, shu kislotaning etil efiri molekulyar massasi bilan $22:14,5$ nisbatda bo'lsa, kislotani aniqlang.
A) etan kislota B) butan kislota
C) metan kislota D) propan kislota

1-4 №201541523

152. Suyuq holatda olingan bir asosli to'yingan karbon kislotaning molekulyar massasi, shu kislotaning metil efiri molekulyar massasi bila№1$8,5:11$ nisbatda bo'lsa, kislotani aniqlang.
A) etan kislota B) butan kislota
C) metan kislota D) propan kislota

1-4 №201551523

153. Suyuq holatda olingan bir asosli to'yingan karbon kislotaning molekulyar massasi, shu kislotaning propil efiri molekulyar massasi bilan $22:16,25$ nisbatda bo'lsa, kislotani aniqlang.
A) etan kislota B) butan kislota
C) metan kislota D) propan kislota

1-4 №201561524

154. Etilen va atsitilen gazlari aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO_2 va H_2O larning hajmiy ulushlari mos ravishda 60% va 40% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmadagi etilenning massa ulushini aniqlang.
A)35 B)65 C)50 D)70

1-4 №201571524

155. Etilen va atsitilen gazlari aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO_2 va H_2O larning hajmiy ulushlari mos ravishda 60% va 40% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmadagi atsetilenning massa ulushini aniqlang.
A)35 B)65 C)50 D)70

1-4 №201581524

156. Etan va atsitilen gazlari aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO_2 va H_2O larning hajmiy ulushlari mos ravishda 50% va 50% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini aniqlang.
A)28 B)27 C)27,5 D)29

1-4 №201591524

157. Propen va eten gazlari aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO_2 va H_2O larning hajmiy ulushlari mos ravishda 50% va 50% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini aniqlang.
A)30,8 B)38 C)36 D)34,2

1-4 №201601524

158. Etan va atsitilen gazlari aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO_2 va H_2O larning hajmiy ulushlari mos ravishda $62,5\%$ va $37,5\%$ 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

159. Propin va etan gazlari aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO_2 va H_2O larning hajmiy ulushlari mos ravishda 52% va 48% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini aniqlang.

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

160. 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 .

$I-$ elektrofil; II -nukleofil

$A)a-I,b-1,3;$
$B)a-II,b-2,4$
$C)a-II,b-2,4$
$D)a-I,b-1,3,4$

161. 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 .

$I-$ elektrofil; II -nukleofil

$A)a-I,b-1,3;$ $B)a-II,b-2,4$
$C)a-II,b-2,4$ $D)a-I,b-1,3,4$

162. Alkanlarni galogenlash jarayoni qaysi reaksiya turiga mansub?

$A)S_1(R)$ $B)S_1N$ $C)S_1E$ $D)A_1R$

163. Alkenlarni galogenlash jarayoni qaysi reaksiya turiga mansub?

$A)$ radikal birikish
$B)$ elektrofil birikish;
$C)$ nukleofil birikish;
$D)$ radikal o'rin olish

164. Uchbog'ni $-C\equiv C-$ ning energiyasi $199\frac{kkal}{mol}$ ga teng. Agar uchbog'dagi oddiy σ -bog'ning energiyasi, π -bog'ning energiyasidan $22\ kkal$ ga farq qilsa, π -bog'ning energiyasini $(\frac{kkal}{mol})$ hisblang.
A)88,5 B)59 C)110,5 D)81

165. Uchbog'ni $-C\equiv C-$ ning energiyasi $199\frac{kkal}{mol}$ ga teng. Agar uchbog'dagi oddiy σ -bog'ning energiyasi, π -bog'ning energiyasidan $22\ kkal$ ga farq qilsa, uchbog'dagi oddiy σ -bog'ning energiyasini $(\frac{kkal}{mol})$ hisblang.
A)88,5 B)59 C)110,5 D)81

166. Alkendagi qo'sh $-C=C-$ ning energiyasi $146\frac{kkal}{mol}$ ga teng. Agar qo'shbog'dagi oddiy σ -bog'ning energiyasi, π -bog'ning energiyasida№1$6\ kkal$ ga farq qilsa, qo'shbog'dagi oddiy σ -bog'ning energiyasini ($\frac{kkal}{mol}$) hisblang.
A)130 B)65 C)81 D)59

167. Alkendagi qo'sh $-C=C-$ ning energiyasi $146\frac{kkal}{mol}$ ga teng. Agar qo'shbog'dagi oddiy σ -bog'ning energiyasi, π -bog'ning energiyasida№1$6\ kkal$ ga farq qilsa, π -bog'ning energiyasini $(\frac{kkal}{mol})$ hisblang.
A)130 B)65 C)81 D)59

168. Uchbog' $-C\equiv C-$ dagi oddiy σ -bog' energiyasi, undagi π -bog' energiyasidan $22\ kkal$ ga farq qiladi. Agar qo'sh bog'dagi oddiy σ -bog' energiyasi, uchbog'dagi oddiy σ -bog' energiyasiga teng bo'lib, $\pi-$ bog'lari orasidagi farq $6\ kkal$ ga teng bo'lsa, qo'sh bog' $-C=C-$ ning energiyasini $(\frac{kkal}{mol})$ aniqlang. (Uchbog'- $C\equiv C$ - ning energiyasi $\frac{199kkal}{mol}$ ga teng).
A)146 B)134 C)183 D)171

169. Uchbog' $-C\equiv C-$ dagi oddiy σ -bog' energiyasi, undagi π -bog' energiyasidan $22\ kkal$ ga farq qiladi. Agar qo'sh bog'dagi oddiy σ -bog' energiyasi, uchbog'dagi oddiy σ -bog' energiyasiga teng bo'lib, $\pi-$ bog'lari orasidagi farq $6\ kkal$ ga teng bo'lsa, uchbog' $-C\equiv C-$ ning energiyasini $(\frac{kkal}{mol})$ aniqlang. (Qo'shbog'- $C=C$ - ning energiyasi $\frac{146kkal}{mol}$ ga teng).
A)199 B)211 C)208 D)190

170. Uchbog' $-C\equiv C-$ dagi oddiy σ -bog' energiyasi, undagi π -bog' energiyasidan $22\ kkal$ ga farq qiladi. Agar qo'sh bog'dagi oddiy σ -bog' energiyasi, uchbog'dagi oddiy σ -bog' energiyasiga teng bo'lib, $\pi-$ bog'lari orasidagi farq $6\ kkal$ ga teng bo'lsa, uchbog'dagi oddiy σ -bog'ning energiyasini $(\frac{kkal}{mol})$ aniqlang. (Qo'shbog'-$C=C$ - ning energiyasi $\frac{146kkal}{mol}$ ga teng).
A)81 B)59 C)65 D)87

171. Uchbog' $-C\equiv C-$ dagi oddiy σ -bog' energiyasi, undagi π -bog' energiyasidan $22\ kkal$ ga farq qiladi. Agar qo'sh bog'dagi oddiy σ -bog' energiyasi, uchbog'dagi oddiy σ -bog' energiyasiga teng bo'lib, $\pi-$ bog'lari orasidagi farq $6\ kkal$ ga teng bo'lsa, uchbog'dagi π -bog'ning energiyasini $(\frac{kkal}{mol})$ aniqlang. (Qo'shbog'-$C=C$ - ning energiyasi $\frac{146kkal}{mol}$ ga teng).
A)81 B)59 C)65 D)87

172. Uchbog' $-C\equiv C-$ dagi oddiy σ -bog' energiyasi, undagi π -bog' energiyasidan $22\ kkal$ ga farq qiladi. Agar qo'sh bog'dagi oddiy σ -bog' energiyasi, uchbog'dagi oddiy σ -bog' energiyasiga teng bo'lib, $\pi-$ bog'lari orasidagi farq $6\ kkal$ ga teng bo'lsa, qo'shbog'dagi π -bog'ning energiyasini $(\frac{kkal}{mol})$ aniqlang. (Qo'shbog'-$C=C$ - ning energiyasi $\frac{146kkal}{mol}$ ga teng).
A)81 B)59 C)65 D)87

173. Benzol hosil bo'lishi uchun sarflanadigan energiya $1314\frac{kkal}{mol}$ ga teng. Agar benzol molekulasidagi oddiy - $C-C$ - bog' energiyasi $81\frac{kkal}{mol}$, qo'shbog' $-C=C-$ energiyasi $147\frac{kkal}{mol}$ va $-C-H$ bog' energiyasi $99\ kkal$ ga teng bo'lsa, benzol halqasining rezonans energiyasini $(kkal/mol)$ hisoblang.
A)36 B)207 C)1278 D)1521

174. Benzol hosil bo'lishi uchun sarflanadigAn energiya $1314\frac{kkal}{mol}$ ga teng. Agar benzol molekulasidagi

oddiy -$C-C$ - bog' energiyasi $81\frac{kkal}{mol}$, qo'shbog' -$C=C$ - energiyasi $147\frac{kkal}{mol}$ va -$C-H$ bog' energiyasi $99\ kkal$ ga teng bo'lsa, benzol halqasining kuchlanish energiyasini ($kkal/mol$) hisoblang.
A)36 B)207 C)1278 D)1521

175. Benzol hosil bo'lishi uchun sarflanadigan energiya $1314\frac{kkal}{mol}$ ga teng. Agar benzol molekulasidagi oddiy -$C-C$ - bog' energiyasi $81\frac{kkal}{mol}$, qo'shbog' -$C=C$ - energiyasi $147\frac{kkal}{mol}$ va benzol halqasining rezonans energiyasi $36\frac{kkal}{mol}$ ga teng bo'lsa, Benzol halqasidagi 6 ta $C-H$ bog' energiyasini ($kkal/mol$) hisoblang.
A)351 B)99 C)666 D)594

176. Benzol hosil bo'lishi uchun sarflanadigan energiya $1314\frac{kkal}{mol}$ ga teng. Agar benzol molekulasidagi qo'shbog' -$C=C$ - energiyasi $147\frac{kkal}{mol}$, -$C-H$ bog' energiyasi $99\ kkal$ ga va benzol halqasining rezonans energiyasi $36\frac{kkal}{mol}$ ga teng bo'lsa, benzol halqasidagi 3 ta oddiy -$C-C$ - bog' energiyasini ($kkal/mol$) hisoblang.
A)147 B)81 C)315 D)243

177. Benzol hosil bo'lishi uchun sarflanadigan energiya $1314\frac{kkal}{mol}$ ga teng. Agar benzol molekulasidagi oddiy -$C-C$ - bog' energiyasi $81\ kkal$ -$C-H$ bog' energiyasi $99\ kkal$ ga va benzol halqasining rezonans energiyasi $36\frac{kkal}{mol}$ ga teng bo'lsa, benzol halqasidagi 3 ta qo'shbog' -$C=C$ - energiyasini ($kkal/mol$) hisoblang.
A)198 B)147 C)513 D)441

178. Ikkita alkil galogenidlarning ekvimolyar aralashmasiga mo'l miqdordagi Na metali ta'sir ettirilganda $6{,}6$ 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

179. Ikkita alkil galogenidlarning ekvimolyar aralashmasiga mo'l miqdordagi Na metali ta'sir ettirilganda $6{,}6$ 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

180. Ikkita alkil galogenidlarning ekvimolyar aralashmasiga mo'l miqdordagi Na metali ta'sir ettirilganda $19{,}8$ 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

181. Ikkita alkil galogenidlarning ekvimolyar aralashmasiga mo'l miqdordagi Na metali ta'sir ettirilganda $5{,}28$ g (n.sh) ekvimolyar gazlar aralashmasi va $14{,}04$ g tuz hosil bo'ldi. Alkil galogenid tarkibidagi galogenni aniqlang.
A)Br B)I C)F D)Cl

182. Ikkita alkil galogenidlarning ekvimolyar aralashmasiga mo'l miqdordagi Na metali ta'sir ettirilganda $3{,}96$ g (n.sh) ekvimolyar gazlar aralashmasi va $7{,}56$ g tuz hosil bo'ldi. Alkil galogenid tarkibidagi galogenni aniqlang.
A)Br B)I C)F D)Cl

183. Noma'lum bir atomli spirtning molyar hajmi $38{,}4\frac{sm^3}{mol}$ ga teng. Agar uning zichligi $1{,}2\frac{g}{sm^3}$ ga teng bo'lsa, spirtni aniqlang.
A)metanol B)etanol
C)propanol D)butanol

184. Noma'lum bir atomli spirtning molyar hajmi $43{,}84\frac{sm^3}{mol}$ ga teng. Agar uning zichligi $1{,}37\frac{g}{sm^3}$ ga teng bo'lsa, spirtni aniqlang.
A)metanol B)etanol
C)propanol D)butanol

185. Noma'lum bir atomli spirtning molyar hajmi $48{,}64\frac{sm^3}{mol}$ ga teng. Agar uning zichligi $1{,}52\frac{g}{sm^3}$ ga teng bo'lsa, spirtni aniqlang.
A)metanol B)et/anol C)propanol D)butanol

186. Noma'lum bir asosli to'yingan karbon kislotaning molyar hajmi $52{,}53\frac{sm^3}{mol}$ ga teng. Agar uning zichligi $1{,}14\frac{g}{sm^3}$ ga teng bo'lsa, kislotani aniqlang.
A)metan kislota B)etan kislota C)propan kislota D)butan kislota

187. Noma'lum bir asosli to'yingan karbon kislotaning molyar hajmi $66{,}6\frac{sm^3}{mol}$ ga teng. Agar uning zichligi $1{,}11\frac{g}{sm^3}$ ga teng bo'lsa, kislotani aniqlang.
A)metan kislota B)etan kislota C)propan kislota D)butan kislota

188. Noma'lum bir asosli to'yingan karbon kislotaning molyar hajmi $72{,}66\frac{sm^3}{mol}$ ga teng. Agar uning zichligi $1{,}21\frac{g}{sm^3}$ ga teng bo'lsa, kislotani aniqlang.
A)metan kislota B)etan kislota C)propan kislota D)butan kislota

189. Diaseton spirtning molyar hajmi $92{,}8\frac{sm^3}{mol}$ ga teng bo'lsa, uning zichligini ($\frac{g}{sm^3}$) aniqlang.
A)1,25 B)0,625 C)1,6 D)1,3

190. o -toluidinning molyar hajmi $85{,}6\frac{sm^3}{mol}$ ga teng bo'lsa, uning zichligini ($\frac{g}{sm^3}$) aniqlang.
A)1,25 B)0,625 C)1,6 D)1,3

191. Sulfanil kislotaning molyar hajmi $138{,}4\frac{sm^3}{mol}$ ga teng bo'lsa, uning zichligini ($\frac{g}{sm^3}$) aniqlang.
A)1,25 B)1,5 C)1,6 D)1,15

192. Karbamin kislotaning molyar hajmi ga teng bo'lsa, uning zichligini ($\frac{g}{sm^3}$) aniqlang.
A)1,25 B)1,5 C)1,6 D)1,15

193. Dulsitning molyar hajmi $144\frac{sm^3}{mol}$ ga teng bo'lsa, uning zichligini ($\frac{g}{sm^3}$) aniqlang.
A)1,25 B)1,5 C)1,6 D)1,15

194. Mannitning molyar hajmi $144\frac{sm^3}{mol}$ ga teng bo'lsa, uning zichligini ($\frac{g}{sm^3}$) aniqlang.
A)1,25 B)1,5 C)1,6 D)1,15

195. Asetosirka efirning molyar hajmi $100\frac{sm^3}{mol}$ ga teng bo'lsa, uning zichligini $\frac{g}{sm^3}$) aniqlang.
A)1,3 B)1,5 C)1,6 D)1,15

196. Elaidin kislotaning molyar hajmi $112{,}8\frac{sm^3}{mol}$ ga teng bo'lsa, uning zichligini $\frac{g}{sm^3}$) aniqlang.
A)2,5 B)1,7 C)2 D)2,15

197. Aseton oksimning molyar hajmi $58{,}4\frac{sm^3}{mol}$ ga teng bo'lsa, uning zichligini $\frac{g}{sm^3}$) aniqlang.
A)1,25 B)1,5 C)1,6 D)1,15

198. 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 $Cr_2(SO_4)_3$ ning massasi, shunday miqdordagi vodorod peroksid yoramida (kislotali muhitda) qaytarilishi mumkin bo'lgan $KMnO_4$ 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

199. 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 $Cr_2(SO_4)_3$ ning massasi, shunday miqdordagi vodorod peroksid yoramida (kislotali muhitda) qaytarilishi mumkin bo'lgan $KMnO_4$ 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

200. 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 $Cr_2(SO_4)_3$ ning massasi, shunday miqdordagi vodorod peroksid yoramida (kislotali muhitda) qaytarilishi mumkin bo'lgan $KMnO_4$ 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

201. 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 $Cr_2(SO_4)_3$ ning massasi, shunday miqdordagi vodorod peroksid yoramida (kislotali muhitda) qaytarilishi mumkin bo'lgan $KMnO_4$ 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

202. 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 $Cr_2(SO_4)_3$ ning massasi, shunday miqdordagi vodorod peroksid yoramida (kislotali muhitda) qaytarilishi mumkin bo'lgan $KMnO_4$ 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

203. 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 $Cr_2(SO_4)_3$ ning massasi, shunday miqdordagi vodorod peroksid yoramida (kislotali muhitda) qaytarilishi mumkin bo'lgan $KMnO_4$ 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

204. 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 $Cr_2(SO_4)_3$ ning massasi, shunday miqdordagi vodorod peroksid yoramida (kislotali muhitda) qaytarilishi mumkin bo'lgan $KMnO_4$ 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

205. 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 $Cr_2(SO_4)_3$ ning massasi, shunday miqdordagi vodorod peroksid yoramida (kislotali muhitda) qaytarilishi mumkin bo'lgan $KMnO_4$ 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

206. Quyidagi qaysi modda(lar) moddalar bilan $FeCl_3$ 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

207. Quyidagi qaysi modda(lar) moddalar bilan $FeCl_3$ 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

208. 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

209. 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

210. 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

211. 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

212. 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

213. 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

214. 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

215. 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

216. 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

217. 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

218. 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

219. 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

220. 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

221. 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

222. 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

223. 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

224. 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

225. 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

226. 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

227. 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

228. 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

229. 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

230. 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

231. 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

232. 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

233. Noma'lum amino kislota eritmasiga natriy nitrit va mo'l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo'shilganda $3,36\ l$ (n.sh) gaz hosil bo'ldi, huddi shuncha miqdordagi amino kislota eritmasiga mo'l miqdordagi formaldegid qo'shilganda esa $13,05\ g$ organik modda hosil bo'lsa, amino kislotani aniqlang.
A)glitsin B)alanin C)valin D)leysin

1-3
№20112415287

234. Noma'lum amino kislota eritmasiga natriy nitrit va mo'l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo'shilganda $4,48\ l$ (n.sh) gaz hosil bo'ldi, huddi shuncha miqdordagi amino kislota eritmasiga mo'l miqdordagi formaldegid qo'shilganda esa $20,2\ g$ organik modda hosil bo'lsa, amino kislotani aniqlang.

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

1-3
№20112515287
235. Noma'lum amino kislota eritmasiga natriy nitrit va mo'l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo'shilganda $1{,}12\ l$ (n.sh) gaz hosil bo'ldi, huddi shuncha miqdordagi amino kislota eritmasiga mo'l miqdordagi formaldegid qo'shilganda esa $7{,}15\ g$ organik modda hosil bo'lsa, amino kislotani aniqlang.
A)glitsin B)alanin C)valin D)leysin

1-3
№20112615287
236. Noma'lum amino kislota eritmasiga natriy nitrit va mo'l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo'shilganda $8{,}96\ l$ (n.sh) gaz hosil bo'ldi, huddi shuncha miqdordagi amino kislota eritmasiga mo'l miqdordagi formaldegid qo'shilganda esa $51{,}6\ g$ organik modda hosil bo'lsa, amino kislotani aniqlang.
A)glitsin B)alanin C)valin D)leysin

1-3
№20112715287
237. Noma'lum amino kislota eritmasiga natriy nitrit va mo'l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo'shilganda $4{,}48\ l$ (n.sh) gaz hosil bo'ldi, huddi shuncha miqdordagi amino kislota eritmasiga mo'l miqdordagi formaldegid qo'shilganda esa $35{,}4\ g$ organik modda hosil bo'lsa, amino kislotani aniqlang.
A)glitsin B)fenilalanin C)sistein D)izoleysin

1-3
№20112815287
238. Noma'lum amino kislota eritmasiga natriy nitrit va mo'l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo'shilganda $2{,}24\ l$ (n.sh) gaz hosil bo'ldi, huddi shuncha miqdordagi amino kislota eritmasiga mo'l miqdordagi formaldegid qo'shilganda esa $14{,}3\ g$ organik modda hosil bo'lsa, amino kislotani aniqlang.
A)glitsin B)fenilalanin C)sistein D)izoleysin

1-3
№20112915287
239. Noma'lum amino kislota eritmasiga natriy nitrit va mo'l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo'shilganda $6{,}72\ l$ (n.sh) gaz hosil bo'ldi, huddi shuncha miqdordagi amino kislota eritmasiga mo'l miqdordagi formaldegid qo'shilganda esa $26{,}1\ g$ organik modda hosil bo'lsa, amino kislotani aniqlang.
A)glitsin B)fenilalanin C)sistein D)izoleysin

1-3
№20113015287
240. Noma'lum amino kislota eritmasiga natriy nitrit va mo'l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo'shilganda $5{,}6\ l$ (n.sh) gaz hosil bo'ldi, huddi shuncha miqdordagi amino kislota eritmasiga mo'l miqdordagi formaldegid qo'shilganda esa $33{,}25\ g$ organik modda hosil bo'lsa, amino kislotani aniqlang.
A)glitsin B)fenilalanin C)sistein D)izoleysin

1-2
№20113115288
241. Quyidagi qaysi amino kislotalar dezaminlanish reaksiyalariga kirishadi?

1)^3 — amino izovalerian kislota; ^{2})glikokol; 3)^4-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
242. Quyidagi qaysi amino kislotalar dekarboksillash reaksiyalariga kirishadi?

1)^3 — amino izovalerian kislota; ^{2})glikokol; 3)^4-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
243. Quyidagi qaysi amino kislotalar aminoalmashinish reaksiyalariga kirishadi?

1)^3 — amino izovalerian kislota; ^{2})glikokol; 3)^4-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
244. 0,05 mol α -amino kislota qizdirilganda tarkibida $24{,}08\cdot10^{22}$ ta sp^3 orbitali bo'lgan oson kristallanuvchi moddaga (to'liq) aylandi. Amino kislotani aniqlang.
A)glitsin B)alanin C)valin D)leysin

1-3
№20113615289
245. 0,04 mol α -amino kislota qizdirilganda tarkibida $264{,}88\cdot10^{21}$ ta bog' hosil qilishda qatnashgan sp^3 orbitali tutgan, oson kristallanuvchi moddaga (to'liq) aylandi. Amino kislotani aniqlang.
A)glitsin B)alanin C)valin D)leysin

1-3
№20113715289
246. 0,03 mol α -amino kislota qizdirilganda tarkibida $36{,}12\cdot10^{22}$ ta sp^3 orbitali tutgan, oson kristallanuvchi moddaga (to'liq) aylandi. Amino kislotani aniqlang.
A)glitsin B)alanin C)valin D)leysin

1-3 №20113815289
247. 0,02 mol α -amino kislota qizdirilganda tarkibida $276{,}92\cdot10^{21}$ ta bog' hosil qilishda qatnashgan sp^3 orbitali tugan, oson kristallanuvchi moddaga (to'liq) aylandi. Amino kislotani aniqlang.
A)glitsin B)alanin C)valin D)leysin

1-4
№20113915290
248. Ma'lum miqdor Gippur kislota mo'l miqdordagi issiq suvga tushirilganda to'liq gidrolizga uchrab, eritma hosil qildi. Olgan eritma $1:3$ massa nisbatda ikki qismga ajratildi. Birinchi eritmaga natriy nitrit va mo'l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo'shilganda $2{,}24\ l$ (n.sh) gaz hosil bo'lsa, ikkinchi eritmani to'liq neytrallash uchun 20% li $NaOH$ eritmasidan qanday massada (g) talab etiladi?
A)60 B)120 C)160 D)40

1-4
№20114015290
249. Ma'lum miqdor Gippur kislota mo'l miqdordagi issiq suvga tushirilganda to'liq gidrolizga uchrab, eritma hosil qildi. Olgan eritma $2:3$ massa nisbatda ikki qismga ajratildi. Birinchi eritmaga natriy nitrit va mo'l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo'shilganda $2{,}24\ l$ (n.sh) gaz hosil bo'lsa, ikkinchi eritmani to'liq neytrallash uchun 20% li $NaOH$ eritmasidan qanday massada (g) talab etiladi?
A)60 B)120 C)100 D)30

1-4
№20114115290

250. Ma’lum miqdor Gippur kislota mo’l miqdordagi issiq suvga tushirilganda to’liq gidrolizga uchrab, eritma hosil qildi. Olgan eritma $3:1$ massa nisbatda ikki qismga ajratildi. Birinchi eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda $10,08\ l$ (n.sh) gaz hosil bo’lsa, ikkinchi eritmani to’liq neytrallash uchun 20% li $NaOH$ eritmasidan qanday massada (g) talab etiladi?
A)60 B)240 C)160 D)30

1-4
№20114115290
251. Ma’lum miqdor Gippur kislota mo’l miqdordagi issiq suvga tushirilganda to’liq gidrolizga uchrab, eritma hosil qildi. Olgan eritma $7:1$ massa nisbatda ikki qismga ajratildi. Birinchi eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda $3,92\ l$ (n.sh) gaz hosil bo’lsa, ikkinchi eritmani to’liq neytrallash uchun 20% li $NaOH$ eritmasidan qanday massada (g) talab etiladi?
A)10 B)5 C)80 D)20

1-4
№20114215290
252. Ma’lum miqdor Gippur kislota mo’l miqdordagi issiq suvga tushirilganda to’liq gidrolizga uchrab, eritma hosil qildi. Olgan eritma $7:1$ massa nisbatda ikki qismga ajratildi. Birinchi eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda $3,92\ l$ (n.sh) gaz hosil bo’lsa, ikkinchi eritmani to’liq neytrallash uchun 20% li $NaOH$ eritmasidan qanday massada (g) talab etiladi?
A)10 B)5 C)80 D)20

1-4
№20114315290
253. Ma’lum miqdor Gippur kislota mo’l miqdordagi issiq suvga tushirilganda to’liq gidrolizga uchrab, eritma hosil qildi. Olgan eritma $1:2$ massa nisbatda ikki qismga ajratildi. Birinchi eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda $4,48\ l$ (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
254. Ma’lum miqdor Gippur kislota mo’l miqdordagi issiq suvga tushirilganda to’liq gidrolizga uchrab, eritma hosil qildi. Olgan eritma $3:2$ massa nisbatda ikki qismga ajratildi. Birinchi eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda $6,72\ l$ (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
255. Ma’lum miqdor Gippur kislota mo’l miqdordagi issiq suvga tushirilganda to’liq gidrolizga uchrab, eritma hosil qildi. Olgan eritma $2:1$ massa nisbatda ikki qismga ajratildi. Birinchi eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda $13,44\ l$ (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
256. Ma’lum miqdor Gippur kislota mo’l miqdordagi issiq suvga tushirilganda to’liq gidrolizga uchrab, eritma hosil qildi. Olgan eritma $7:1$ massa nisbatda ikki qismga ajratildi. Birinchi eritmaga natriy nitrit va mo’l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo’shilganda $15,68\ l$ (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
257. 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
258. 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
259. 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
260. 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
261. $120,4 \cdot 10^{19}$ ta oqsil molekulasi Foli reaksiyasi orqali analiz qilinganda $14,34g$ 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
262. $240,8 \cdot 10^{19}$ ta oqsil molekulasi Foli reaksiyasi orqali analiz qilinganda $38,24g$ 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
263. $361,2 \cdot 10^{19}$ ta oqsil molekulasi Foli reaksiyasi orqali analiz qilinganda $57,36g$ 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
264. $481,6 \cdot 10^{19}$ ta oqsil molekulasi Foli reaksiyasi orqali analiz qilinganda $38,24g$ 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

265. 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
266. 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
267. 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
268. 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
269. Bug'doy tarkibiga kiruvchi gliadin oqsili qaysi gruppaga mansub?
A)prolamin B)protamin C)skleroprotin
D)glukoproteid

1-2
№20116015295
270. Arpa tarkibiga kiruvchi gordein oqsili qaysi gruppaga mansub?
A)prolamin B)protamin C)skleroprotin
D)glukoproteid

1-2
№20116115295
271. Makkajo'xori tarkibiga kiruvchi zein oqsili qaysi gruppaga mansub?
A)prolamin B)protamin C)skleroprotin
D)glukoproteid

1-2
№20116215295
272. Baliq spermatazoidi tarkibiga kiruvchi oqsil qaysi gruppaga mansub?
A)prolamin B)protamin C)skleroprotin
D)glukoproteid

1-2
№20116315295
273. Ipak tarkibiga kiruvchi fibroin oqsili qaysi gruppaga mansub?
A)prolamin B)protamin C)skleroprotin
D)glukoproteid

1-2
№20116415295
274. Teri tarkibiga kiruvchi kreatin oqsili qaysi gruppaga mansub?
A)prolamin B)protamin C)skleroprotin
D)glukoproteid

1-2
№20116515295
275. So'lak tarkibiga kiruvchi mutsin oqsili qaysi gruppaga mansub?
A)prolamin B)protamin C)skleroprotin
D)glukoproteid

1-2
№20116615295
276. Sut tarkibiga kiruvchi kazein oqsili qaysi gruppaga mansub?
A)prolamin B)protamin C)fosfoproteid
D)glukoproteid

1-2
№20116715295
277. Qaysi gruppaga kiruvchi oqsillar tarkibida oltingugurt bo'lmaydi?
A)prolamin B)protamin C)skleroprotin
D)glukoproteid

1-2
№20116815295
278. Qaysi gruppaga kiruvchi oqsillar tarkibida oltingugurt ko'p miqdorda bo'ladi?
A)prolamin B)protamin C)skleroprotin
D)glukoproteid

1-3
№20116915296
279. 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
280. 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

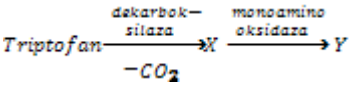
1-3
№20117115296
281. Yangi tayyorlangan $Cu(OH)_2$ eritmasi bilan binafsha rang hosil qiluvchi 9,45g peptidning ishqoriy muhitdagi gidrolizidan bir xil mahsulot hosil bo'ldi. Olingan eritmaga natriy nitrit va mo'l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo'shilganda 2,016 l (n.sh) gaz hosil bo'lsa, peptid qanday amino kislota qoldig'idan iborat?.
A)alanin B)glitsin
C)valin D) izoleysin

1-3
№20117215296
282. 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
283. Indol havo kislorodida oksidlanishidan hosil bo'lgan moddaning bir molekulasida nechta sp^2 orbital bog' hosil qilishda qatnashgan?

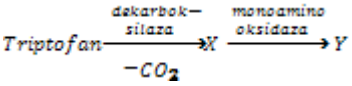
A)54 B)27 C)50 D)25

1-2
№20117515297
284. Quyidagi sxemadagi Y moddalarni ko'rsating.



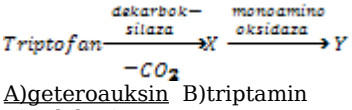
A)3-indolil sirka kislota B)3-(β -aminoetil)-indol
C)β -(3-indolil)-alanin D)3-indolilpirouzum kislota

1-2
№20117515297
285. Quyidagi sxemadagi X moddalarni ko'rsating.



A)3-indolil sirka kislota B)3-(β -aminoetil)-indol
C)β -(3-indolil)-alanin D)3-indolilpirouzum kislota

1-2
№20117615297
286. Quyidagi sxemadagi Y moddalarni ko'rsating.



A)geteroauksin B)triptamin
C)indol D)gistamin

1-2
№20117615298
287. Kofein tarkibidagi ^{2} va ^{8}-uglerod atomlarining oksidlanish darajalar yig'indisini toping.
A)+1 B)+3 C)+5 D)+6

1-2
№20117715298
288. Ksantin molekulasida halqa tarkibidagi 6 va 9-atomlarning oksidlanish darajalari yig'indisini toping.
A)0 B)+1 C)-1 D)-9

1-2
№20117815298
289. Teofilin molekulasida yonzanjirdagi C atom(lar)ining oksidlanish darajalari yig'indisini toping.
A)-3 B)-2 C)-4 D)-6

1-2
№20117915298
290. Teobromin molekulasida yonzanjirdagi C atom(lar)ining oksidlanish darajalari yig'indisini toping.
A)-3 B)-2 C)-4 D)-6

1-2
№20118015298
291. Teobromin tarkibidagi ^{2} va ^{8}-uglerod atomlarining oksidlanish darajalari ayirmasini toping.
A)0 B)+2 C)+4 D)+6

1-2
№20118115298
292. Sitozin molekulasida halqa tarkibidagi 1 va 6-atomlarning oksidlanish darajalari ayirmasini aniqlang.
A)-3 B)0 C)-6 D)-2

1-2
№20118215298
293. Sitozin molekulasida halqa tarkibidagi 2 va 4-atomlarning oksidlanish darajalari ayirmasini aniqlang.
A)+1 B)0 C)-6 D)-2

1-2
№20118315298
294. Teofilin molekulasida yonzanjirdagi C atom(lar)ining oksidlanish darajalari yig'indisini toping.
A)-3 B)-2 C)-4 D)-6

1-2
№20118315298
295. 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
296. 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
297. Nikatin tarkibida azot atomi va unga birikkan atomlarning oksidlanish darajalari yig'indisini toping.
A)-9 B)-14 C)-11 D)-8

1-2
№20118615298
298. 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
299. 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
300. Tiazin tarkibidagi geteroatom(lar)ga bog'langan atomlarning oksidlanish darajalari yi'gindisini toping.
A)-3 B)-4 C)0 D)-2

1-2 №2011905298
301. Tiazin tarkibidagi geteroatom(lar)ning oksidlanish darajalari yi'gindisini toping.
A)-3 B)-4 C)-5 D)-2

1-2
№20119115298
302. Vitamin PP tarkibidagi ^{2}-uglerod atomining oksidlanish darajasini ko'rsating.
A)0 B)0 yoki +1 C)+1 D)+3

1-2
№20119215298
303. 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
304. 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
305. Vitamin B_6 tarkibidagi N va O atomlariga bog’langan atomlarning oksidlanish darajalari yig’indisini toping.
A)+4 B)+2 C)+1 D)+3

1-2
№20119515298
306. 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
307. 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
308. 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
309. Adenin molekulasida halqaning ^{6} va ^{8}-atomlariga bog’langan atomlarning oksidlanish darajalari yig’indisini toping.
A)0 B)-10 C)+5 D)-12

1-2
№20119915298
310. Siydik kislota molekulasida halqaning ^{1} va ^{8}-atomlariga bog’langan atomlarning oksidlanish darajalari yig’indisini toping.
A)0 B)-1 C)-2 D)+1

1-2
№20120015298
311. Siydik kislota molekulasida halqaning ^{6} va ^{9}-atomlariga bog’langan atomlarning oksidlanish darajalari yig’indisini toping.
A)0 B)+1 C)+2 D)+3

1-2
№20120115298
312. Kofein molekulasida halqaning geteroatomlariga bog’langan atomlarning oksidlanish darajalari yig’indisini toping.
A)+4 B)+6 C)+5 D)+3

1-2
№20120215298
313. Teofillin molekulasida halqaning geteroatomlariga bog’langan atomlarning oksidlanish darajalari yig’indisini toping.
A)+11 B)+10 C)+12 D)+9

1-2
№20120315298
314. Teobromin molekulasida halqaning geteroatomlariga bog’langan atomlarning oksidlanish darajalari yig’indisini toping.
A)+11 B)+8 C)+10 D)+9

1-2
№20120415298
315. Adenin molekulasida halqaning ^{6} va ^{8}-atomlariga bog’langan atomlarning oksidlanish darajalari yig’indisini toping.
A)0 B)-10 C)+5 D)-12

1-4
№20120515299
316. 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
317. 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
318. 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
319. 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
320. 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
321. 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
322. 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
323. 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
324. Nukleotidlarda fosfat kislota qoldig’i pentozaning qaysi qismiga birikishi mumkin?
A)C_1 B)C_3 yoki C_5
C)C_1 yoki C_5 D)C_1 yoki C_3

1-2
№20121415100
325. Nukleotidlarda purin yoki pirimidin asoslari qoldig’i pentozaning qaysi qismiga birikishi mumkin?
A)C_1 B)C_3 yoki C_5
C)C_1 yoki C_5 D)C_1 yoki C_3

1-2
№20121415100
326. Nukleotidlarda purin asoslari halqasining nechanchi atomi bilan pentozaning qaysi qismi birikishi mumkin?
A)$1+C_1$ B)$1+C_3$ yoki $1+C_5$
C)$9+C_1$ yoki $9+C_5$ D)$9+C_1$

1-2
№20121515100
327. Nukleotidlarda pirimidin asoslari halqasining nechanchi atomi bilan pentozaning qaysi qismi birikishi mumkin?
A)$1+C_1$ B)$3+C_3$ yoki $3+C_5$
C)$3+C_1$ yoki $3+C_5$ D)$3+C_1$

1-2
№20121615101
328. 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
329. 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
330. 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
331. 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
332. 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
333. 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

334. 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

335. 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

336. 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

337. 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

338. 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

339. 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

340. 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

341. 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 + $O2 \xrightarrow{V_2O_5}$ (sariq)
2. Naftalin + HNO_3 (sariq)
3. Etilen + $K_2[PtCl_4]$ (sariq)
4. Tirozin + HNO_3(sariq)
5. Fenilalanin + HNO_3(sariq)
6. Etanol + $K_2Cr_2O_7$ + H_2SO_4(yashil)
7. Alizarin + Cr(OH)3 (yashil)
8. Etilen + bromli suv (rangsiz)
9. Etilen + $KMnO_4$ +H_2SO_4 (rangsiz)
10. Yod qo'shilgan kraxmal klasteri qizdirilsa (rangsiz)
11. Glitserin + Cu(OH)2 (ko'k)
12. Anilin + lakmus (ko'k)
13. Kraxmal + I2 (ko'k)
14. Amilaza +I2 (ko'k)
15. Olein kislota + KOH (ko'k)
16. Plamitin kislota + KOH (ko'k)
17. Stearin kislota + KOH (ko'k)
18. Dipeptid + Cu(OH)2 (ko'k)
19. Rezorsin + $FeCl_3$ (binafsha)
20. Fenol + $FeCl_3$ (binafsha)
21. Gidroxinon + $FeCl_3$ (binafsha)
22. Salitsil kislota + $FeCl_3$ (binafsha)
23. Alizarin + $Fe(OH)_3$ (binafsha)
24. Tripeptid + Cu(OH)2 (binafsha)
25. Anilin + Xlorli oxak (qizil binafsha)
26. Oqsil + $Hg(NO_3)_2$ + HNO_2 (qizil)
27. Alizarin + $Al(OH)_3$ (och qizil)
28. Alizarin – qizil rangli

1-2
№20122915104

342. 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

343. 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

344. Qaysi olim benzolni birinchi marta koks gazidan ajratib olgan?
A)Faradey B)Kekule
C)Franklend D)Vyoler

1-2
№20123215104

345. Qaysi olim birinchi marta sut kislotani qatiqdan ajratib olgan?
A)Bertolle B)S.Fokin
C)M. Butlerov D)F.Vyoler

1-2
№20123315104

346. Qaysi olim birinchi marta metanni sintez qilgan?
A)K.Shyele B)S.Fokin
C)M. Butlerov D)F.Vyoler

1-2
№20123415104

347. 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

348. Dioksanni qaysi olim birinchi marta sintez qilgan?
A)K.Shyele B)S.Fokin
C)A.Favorskiy D)F.Vyoler

1-2
№20123615104

349. 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

350. Mochevinani birinchi marta kim sintez qilgan?
A)K.Shyele B)S.Fokin
C)M. Butlerov D)F.Vyoler

1-2
№20123815104

351. Nuklein kislotalarning tuzunishini birinchi marta qaysi olim aniqlagan?
A)F.Misher B)A.Toda
C)E.Chargaff D)L.Poling

1-2
№20123915104

352. Nuklein kislotalar birinchi marta qaysi olim tomonidan topilgan?
A)F.Misher B)A.Toda
C)E.Chargaff D)L.Poling

1-2
№20124015104

353. Qaysi olim birinchi marta element-organik birikmalarni kashf qilgan?
A)E.Frankland B)F.Griniyar
C)K.Sigler D)V.Seyze

1-2
№20124115104

354. 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

355. Qaysi olim birinchi marta magniy -organik birikmalarni kashf qilgan?
A)E.Frankland B)F.Griniyar
C)K.Sigler D)V.Seyze

1-2
№20124315104

356. Pt (II) ning etilen bilan hosil qilgan π — kopleksini qaysi olim birinchi marta sintez qilgan?
A)E.Frankland B)F.Griniyar
C)K.Sigler D)V.Seyze

1-2
№20124415104

357. 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

358. Etilenglikolni birinchi marta qaysi olim dixlor etanning gidrolizidan sintez qilgan?
A)A.Vyurs B)K.Shyele
C)Bertlle D)F.Misher

1-2
№20124615104

359. 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

360. Qaysi olim birinchi marta tozalanmagan morfinni ajratib olgan?
A)Segen B)Sertyurner
C)Gize D)Voskresenskiy

1-2
№20124815104

361. Qaysi olim birinchi marta toza morfinni ajratib olgan?
A)Segen B)Sertyurner
C)Gize D)Voskresenskiy

1-2
№20124915104

362. Qaysi olim birinchi marta xinin alkaloidini ajratib olgan?
A)Segen B)Sertyurner
C)Gize D)Voskresenskiy

1-2
№20125015104

363. Qaysi olim birinchi teobrominni ajratib olgan?
A)Segen B)Sertyurner
C)Gize D)Voskresenskiy

1-2
№20125115104

364. 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

365. Quyidagi jarayonlarni -[4] reaksiya natijasida hosil bo'ladigan ranglar[a -g] bilan juftlab ko'rsating.
a)rangsiz; b)ko'k; c)binafsha; d)qizil; g)sariq;
1)etilen + bromli suv;
2)rezorsin + $FeCl_3$;
3)tirozin + HNO_3;
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

366. Quyidagi jarayonlarni -[4] reaksiya natijasida hosil bo'ladigan ranglar[a -g] bilan juftlab ko'rsating.
a)rangsiz; b)ko'k; c)binafsha; d)qizil; g)sariq;
1)stirol + bromli suv;
2)salitsil kislota + $FeCl_3$;
3)fenilalanin + HNO_3;
4)oqsil + $Hg(NO_3)_2$ + HNO_2;
A)1a, 2c, 3d, 4g
B)1a, 2c, 3g, 4c
C)1b, 2b, 3g, 4c
D)1a, 2c, 3g, 4d

1-3
№20125415105

367. Quyidagi jarayonlarni -[4] reaksiya natijasida hosil bo'ladigan ranglar[a -g] bilan juftlab ko'rsating.
a)rangsiz; b)ko'k; c)binafsha; d)qizil; g)sariq;
1)stirol + $KMnO_4$ + H_2SO_4;
2)gidroxinon + $FeCl_3$;
3)tirozin + HNO_3;
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

368. Quyidagi jarayonlarni -[4] reaksiya natijasida hosil bo'ladigan ranglar[a -g] bilan juftlab ko'rsating.
a)rangsiz; b)ko'k; c)binafsha; d)qizil; g)sariq;
1)izopren + bromli suv;
2)o -krizol + $FeCl_3$;
3)dipeptid +$Cu(OH)_2$;
4)oqsil + $Hg(NO_3)_2$ + HNO_2;
A)1a, 2c, 3d, 4g
B)1a, 2c, 3b, 4d
C)1b, 2b, 3g, 4c
D)1a, 2c, 3c, 4d

1-3
№20125615105

369. Quyidagi jarayonlarni -[4] reaksiya natijasida hosil bo'ladigan ranglar[a -g] bilan juftlab ko'rsating.
a)rangsiz; b)ko'k; c)binafsha; d)qizil; g)sariq;
1)stirol + bromli suv;
2)rezorsin + $FeCl_3$;
3)Yod qo'shilgan kraxmal klasteri qizdirilsa;
4)oqsil + $Hg(NO_3)_2$ + HNO_2;
A)1a, 2b, 3d, 4g
B)1a, 2c, 3a, 4d
C)1a, 2b, 3g, 4c
D)1a, 2c, 3b, 4d

1-3
№20125715105

370. Quyidagi jarayonlarni -[4] reaksiya natijasida hosil bo'ladigan ranglar[a -g] bilan juftlab ko'rsating.
a)yashil; b)ko'k; c)binafsha; d)qizil; g)sariq;
1)kraxmal + I_2;
2)tripeptid +$Cu(OH)_2$;
3)tirozin + HNO_3;
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

371. Quyidagi jarayonlarni -[4] reaksiya natijasida hosil bo'ladigan ranglar[a -g] bilan juftlab ko'rsating.
a)yashil; b)ko'k; c)binafsha; d)qizil; g)sariq;
1)amilaza + I_2;
2)tripeptid +$Cu(OH)_2$;
3)tirozin + HNO_3;
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

372. Quyidagi jarayonlarni -[4] reaksiya natijasida hosil bo'ladigan ranglar[a -g] 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 + $O_2 \xrightarrow{V_2O_5}$;
4) Etanol + $K_2Cr_2O_7$ + H_2SO_4
A)1b, 2c, 3g, 4d
B)1b, 2b, 3g, 4a
C)1b, 2d, 3g, 4a
D)1a, 2c, 3a, 4d

1-3
№20126015105

373. Quyidagi jarayonlarni -[4] reaksiya natijasida hosil bo'ladigan ranglar[a -g] 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 + $K_2[PtCl_4]$
4)etanol + $K_2Cr_2O_7 + H_2SO_4$
A)1b, 2c, 3g, 4a
B)1b, 2b, 3d, 4a
C)1b, 2b, 3g, 4a
D)1a, 2c, 3a, 4d

1-3
№20126115105

374. Quyidagi jarayonlarni -[4] reaksiya natijasida hosil bo'ladigan ranglar[a -g] bilan juftlab ko'rsating.
a)yashil; b)ko'k; c)binafsha; d)qizil; g)sariq;
1)olein kislota + KOH;
2)fenol + $FeCl_3$;
3)etilen + $K_2[PtCl_4]$;
4)alizarin + $AlCl_3$;
A)1b, 2c, 3g, 4a
B)1b, 2b, 3d, 4a
C)1b, 2c, 3g, 4d
D)1a, 2c, 3a, 4d

1-3
№20126215105

375. Quyidagi jarayonlarni -[4] reaksiya natijasida hosil bo'ladigan ranglar[a -g] bilan juftlab ko'rsating.
a)yashil; b)ko'k; c)binafsha; d)qizil; g)sariq;
1)stearin kislota + KOH;
2)fenol + $FeCl_3$;
3)etilen + $K_2[PtCl_4]$;
4)alizarin + $AlCl_3$;
A)1b, 2c, 3g, 4a
B)1b, 2b, 3d, 4a
C)1b, 2c, 3g, 4d
D)1a, 2c, 3a, 4d

1-3
№20126315105

376. Quyidagi jarayonlarni -[4] reaksiya natijasida hosil bo'ladigan ranglar[a -g] bilan juftlab ko'rsating.
a)yashil; b)ko'k; c)binafsha; d)qizil; g)sariq;
1)palmitin kislota + KOH;
2)fenol + $FeCl_3$;
3)etilen + $K_2[PtCl_4]$;
4)alizarin + $AlCl_3$;
A)1b, 2c, 3g, 4a
B)1b, 2b, 3d, 4a
C)1b, 2c, 3g, 4d
D)1a, 2c, 3a, 4d

1-3
№20126415105

377. Quyidagi jarayonlarni -[4] reaksiya natijasida hosil bo'ladigan ranglar[a -g] bilan juftlab ko'rsating.
a)yashil; b)ko'k; c)binafsha; d)qizil; g)sariq;
1)yog' + KOH;
2)fenol + $FeCl_3$;
3)etilen + $K_2[PtCl_4]$;
4)alizarin + $AlCl_3$;
A)1b, 2c, 3g, 4a
B)1b, 2b, 3d, 4a
C)1b, 2c, 3g, 4d
D)1a, 2c, 3a, 4d

1-4
№20126515106

378. 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

379. 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

380. 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

381. 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

382. 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

383. 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

384. To'yingan bir asosli karbon kislotalar gomologik qatorida ketma-ket joylashgan ikkita karbon kislotalarning $37,4g$ aralashmasi mo'l miqdorda olingan metanol bilan qizdirildi va sulfat kislota orqali o'tkazildi. Bunda $30,3\ g$ murakkab efirlar aralashmasi hosil bo'ldi. Agar birinchi va ikkinchi efirlarning hosil bo'lish unumlari mos ravishda 70% va 50% ga teng bo'lsa, datslabki aralashmadagi sp^3 orbitallar sonini ko'rsating. (dastlabki aralashmada kichik gomologning miqdori katta gomologning miqdoridan 5 marta katta).

A)313,04 · 10^{+2} B)752,5 · 10^{+1}
C)192,64 · 10^{+2} D)6,02 · 10^{+3}

1-5
№20126615107

385. To'yingan bir asosli karbon kislotalar gomologik qatorida ketma-ket joylashgan ikkita karbon kislotalarning $30{,}4\ g$ aralashmasi mo'l miqdorda olingan metanol bilan qizdirildi va sulfat kislota orqali o'tkazildi. Bunda $28{,}08\ g$ murakkab efirlar aralashmasi hosil bo'ldi. Agar birinchi va ikkinchi efirlarning hosil bo'lish unumlari mos ravishda 80% va 60% ga teng bo'lsa, datslabki aralashmadagi sp^3 orbitallar sonini ko'rsating. (dastlabki aralashmada kichik gomologning miqdori katta gomologning miqdoridan 2 marta katta).
A)313,04 · 10^{+2} B)752,5 · 10^{+1}
C)192,64 · 10^{+2} D)6,02 · 10^{+3}

1-5
№20126715107

386. To'yingan bir asosli karbon kislotalar gomologik qatorida ketma-ket joylashgan ikkita karbon kislotalarning $37{,}4\ g$ aralashmasi mo'l miqdorda olingan metanol bilan qizdirildi va sulfat kislota orqali o'tkazildi. Bunda $30{,}3\ g$ murakkab efirlar aralashmasi hosil bo'ldi. Agar birinchi va ikkinchi efirlarning hosil bo'lish unumlari mos ravishda 70% va 50% ga teng bo'lsa, hosil bo'lgan murakkab efirlar aralashmasidagi sp^3 orbitallar sonini ko'rsating. (dastlabki aralashmada kichik gomologning miqdori katta gomologning miqdoridan 5 marta katta).
A)313,04 · 10^{+2} B)752,5 · 10^{+1}
C)192,64 · 10^{+2} D)6,02 · 10^{+3}

1-5
№20126815107

387. To'yingan bir asosli karbon kislotalar gomologik qatorida ketma-ket joylashgan ikkita karbon kislotalarning $30{,}4\ g$ aralashmasi mo'l miqdorda olingan metanol bilan qizdirildi va sulfat kislota orqali o'tkazildi. Bunda $28{,}08\ g$ murakkab efirlar aralashmasi hosil bo'ldi. Agar birinchi va ikkinchi efirlarning hosil bo'lish unumlari mos ravishda 80% va 60% ga teng bo'lsa, hosil bo'lgan murakkab efirlar aralashmasidagi sp^3 orbitallar sonini ko'rsating. (dastlabki aralashmada kichik gomologning miqdori katta gomologning miqdoridan 2 marta katta).
A)313,04 · 10^{+2} B)752,5 · 10^{+1}
C)192,64 · 10^{+2} D)6,02 · 10^{+3}

1-5
№20126915107

388. 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 $33{,}26\ g$ murakkab efirlar aralashmasi hosil bo'ldi. Agar birinchi va ikkinchi efirlarning hosil bo'lish unumlari mos ravishda 80% va 50% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmadagi sp^3 orbitallar sonini ko'rsating. (dastlabki aralashmada kichik gomologning miqdori katta gomologning miqdoridan 4 marta katta).
A)385,28 · 10^{+2} B)921,1 · 10^{+1}
C)674,24 · 10^{+2} D)163,7 · 10^{+2}

1-5
№20127015107

389. To'yingan bir asosli karbon kislotalar gomologik qatorida ketma-ket joylashgan ikkita karbon kislotalarning $77{,}6\ g$ aralashmasi mo'l miqdorda olingan metanol bilan qizdirildi va sulfat kislota orqali o'tkazildi. Bunda $63{,}68\ g$ murakkab efirlar aralashmasi hosil bo'ldi. Agar birinchi va ikkinchi efirlarning hosil bo'lish unumlari mos ravishda 60% va 80% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmadagi sp^3 orbitallar sonini ko'rsating. (dastlabki aralashmada kichik gomologning miqdori katta gomologning miqdoridan 2 marta katta).
A)385,28 · 10^{+2} B)921,1 · 10^{+1}
C)674,24 · 10^{+2} D)163,7 · 10^{+2}

1-5
№20127115107

390. To'yingan bir asosli karbon kislotalar gomologik qatorida ketma-ket joylashgan ikkita karbon kislotalarning $38{,}4\ g$ aralashmasi mo'l miqdorda olingan metanol bilan qizdirildi va sulfat kislota orqali o'tkazildi. Bunda $33{,}26\ g$ murakkab efirlar aralashmasi hosil bo'ldi. Agar birinchi va ikkinchi efirlarning hosil bo'lish unumlari mos ravishda 80% va 50% ga teng bo'lsa, hosil bo'lgan murakkab efirlar aralashmasidagi sp^3 orbitallar sonini ko'rsating. (dastlabki aralashmada kichik gomologning miqdori katta gomologning miqdoridan 4 marta katta).
A)385,28 · 10^{+2} B)921,1 · 10^{+1}
C)674,24 · 10^{+2} D)163,7 · 10^{+2}

1-5
№20127215107

391. To'yingan bir asosli karbon kislotalar gomologik qatorida ketma-ket joylashgan ikkita karbon kislotalarning $77{,}6\ g$ aralashmasi mo'l miqdorda olingan metanol bilan qizdirildi va sulfat kislota orqali o'tkazildi. Bunda $63{,}68\ g$ murakkab efirlar aralashmasi hosil bo'ldi. Agar birinchi va ikkinchi efirlarning hosil bo'lish unumlari mos ravishda 60% va 80% ga teng bo'lsa, hosil bo'lgan murakkab efirlar aralashmasidagi sp^3 orbitallar sonini ko'rsating. (dastlabki aralashmada kichik gomologning miqdori katta gomologning miqdoridan 2 marta katta).
A)385,28 · 10^{+2} B)921,1 · 10^{+1}
C)674,24 · 10^{+2} D)163,7 · 10^{+2}

1-4
№20127315108

392. 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 5 marta katta bo'lsa, dastlabki aralashmadagi saxarozaning massa ulushini aniqlang.
A)75 B)25 C)40 D)60

1-4
№20127415108

393. Saxaroza va maltozadan iborat aralashma $1:3$ 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 ^{8} marta katta bo’lsa, dastlabki aralashmadagi saxarozaning massa ulushini aniqlang.
A)75 B)25 C)40 D)60

1-4
№20127515108

394. Saxaroza va laktozadan iborat aralashma $^{1:2}$ 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 ^{7} marta katta bo’lsa, dastlabki aralashmadagi saxarozaning massa ulushini aniqlang.
A)75 B)25 C)40 D)60

1-4
№20127615108

395. Saxaroza va laktozadan iborat aralashma $^{1:4}$ 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^{4} marta katta bo’lsa, dastlabki aralashmadagi saxarozaning massa ulushini aniqlang.
A)75 B)25 C)40 D)60

1-4
№20127715108

396. Saxaroza va maltozadan iborat aralashma $^{1:3}$ 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 ^{7} marta katta bo’lsa, dastlabki aralashmadagi saxarozaning massa ulushini aniqlang.
A)75 B)25 C)40 D)60

1-4
№20127815108

397. Saxaroza va maltozadan iborat aralashma $^{1:6}$ 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^{4} marta katta bo’lsa, dastlabki aralashmadagi saxarozaning massa ulushini aniqlang.
A)75 B)25 C)40 D)60

1-4
№20128015109

398. Saxaroza va gyukozadan iborat $^{7,02\ g}$ aralashma gidroliz qilindi. Mahsulotlarni to’liq alkillash uchun sarflanadigan CH_3I ning massasi, dastlabki aralashmani alkillash uchun sarlanadigan CH_3I ning massasidan ^{2,84} g ga farq qilsa, dastlabki aralashmadagi saxarozaning massasini hosiblang.
A)3,42 B)6,84 C)5,13 D)1,71

1-4
№20128115109

399. Saxaroza va gyukozadan iborat $^{12,24\ g}$ aralashma gidroliz qilindi. Mahsulotlarni to’liq alkillash uchun sarflanadigan CH_3I ning massasi, dastlabki aralashmani alkillash uchun sarlanadigan CH_3I ning massasidan ^{5,68} g ga farq qilsa, dastlabki aralashmadagi saxarozaning massasini hosiblang.
A)3,42 B)6,84 C)5,13 D)1,71

1-4
№20128215109

400. Saxaroza va gyukozadan iborat $^{14,04\ g}$ aralashma gidroliz qilindi. Mahsulotlarni to’liq alkillash uchun sarflanadigan CH_3I ning massasi, dastlabki aralashmani alkillash uchun sarlanadigan CH_3I ning massasidan ^{5,68} g ga farq qilsa, dastlabki aralashmadagi saxarozaning massasini hosiblang.
A)3,42 B)6,84 C)5,13 D)1,71

1-4
№20128315109

401. Saxaroza va ribozadan iborat $^{8,88\ g}$ aralashma gidroliz qilindi. Mahsulotlarni to’liq alkillash uchun sarflanadigan CH_3I ning massasi, dastlabki aralashmani alkillash uchun sarlanadigan CH_3I ning massasidan ^{4,26} g ga farq qilsa, dastlabki aralashmadagi saxarozaning massasini hosiblang.
A)3,42 B)6,84 C)5,13 D)1,71

1-4
№20128315109

402. Saxaroza va dezoksiribozadan iborat $^{6,4\ g}$ aralashma gidroliz qilindi. Mahsulotlarni to’liq alkillash uchun sarflanadigan CH_3I ning massasi, dastlabki aralashmani alkillash uchun sarlanadigan CH_3I ning massasida№1,^{42} g ga farq qilsa, dastlabki aralashmadagi saxarozaning massasini hosiblang.
A)3,42 B)6,84 C)5,13 D)1,71

1-4
№20128415109

403. Saxaroza va ribozadan iborat $^{9,42\ g}$ aralashma gidroliz qilindi. Mahsulotlarni to’liq alkillash uchun sarflanadigan CH_3I ning massasi, dastlabki aralashmani alkillash uchun sarlanadigan CH_3I ning massasidan ^{2,84} g ga farq qilsa, dastlabki aralashmadagi saxarozaning massasini hosiblang.
A)3,42 B)6,84 C)5,13 D)1,71

1-4
№20128515109

404. Saxaroza va dezoksirobozadan iborat $^{13,54\ g}$ aralashma gidroliz qilindi. Mahsulotlarni to’liq alkillash uchun sarflanadigan CH_3I ning massasi, dastlabki aralashmani alkillash uchun sarlanadigan CH_3I ning massasidan ^{5,68} g ga farq qilsa, dastlabki aralashmadagi saxarozaning massasini hosiblang.
A)3,42 B)6,84 C)5,13 D)1,71

1-4
№20128615109

405. Saxaroza va dezoksiribozadan iborat $^{7,44\ g}$ aralashma gidroliz qilindi. Mahsulotlarni to’liq alkillash uchun sarflanadigan CH_3I ning massasi, dastlabki aralashmani alkillash uchun sarlanadigan CH_3I ning massasidan ^{2,84} g ga farq qilsa, dastlabki aralashmadagi saxarozaning massasini hosiblang.
A)3,42 B)6,84 C)5,13 D)1,71

1-4
№20128715110

406. Dixloretanning ikkita izomerlari aralashmasi ishqorning spirtdagi eritmasi bilan qizdirildi. Ajralgan gazlar kumush(I)oksidning ammiakdagi eritmasi orqali o'tkazilganda 9,60 g cho'kma hosil bo'ladi. Huddi shunday miqdordagi aralashma ishqorning suvdagi eritmasi bilan qizdirilishidan olingan gazlar Ag_2O ning ammiakdagi eritmasidan o'tkazilganda esa 6,48 g cho'kma hosil bo'lsa, dastlabki aralashmadagi 1,1 - dixlor etanning hajmiy ulushini aniqlang.
A)75 B)80 C)40 D)60

1-4
№20128815110

407. Dixloretanning ikkita izomerlari aralashmasi ishqorning spirtdagi eritmasi bilan qizdirildi. Ajralgan gazlar kumush(I)oksidning ammiakdagi eritmasi orqali o'tkazilganda 12 g cho'kma hosil bo'ladi. Huddi shunday miqdordagi aralashma ishqorning suvdagi eritmasi bilan qizdirilishidan olingan gazlar Ag_2O ning ammiakdagi eritmasidan o'tkazilganda esa 4,32 g cho'kma hosil bo'lsa, dastlabki aralashmadagi 1,1 - dixlor etanning hajmiy ulushini aniqlang.
A)75 B)80 C)40 D)60

1-4
№20128915110

408. Dixloretanning ikkita izomerlari aralashmasi ishqorning spirtdagi eritmasi bilan qizdirildi. Ajralgan gazlar kumush(I)oksidning ammiakdagi eritmasi orqali o'tkazilganda 12 g cho'kma hosil bo'ladi. Huddi shunday miqdordagi aralashma ishqorning suvdagi eritmasi bilan qizdirilishidan olingan gazlar Ag_2O ning ammiakdagi eritmasidan o'tkazilganda esa 8,64 g cho'kma hosil bo'lsa, dastlabki aralashmadagi 1,1 - dixlor etanning hajmiy ulushini aniqlang.
A)75 B)80 C)40 D)60

1-4
№20129015110

409. Dixloretanning ikkita izomerlari aralashmasi ishqorning spirtdagi eritmasi bilan qizdirildi. Ajralgan gazlar kumush(I)oksidning ammiakdagi eritmasi orqali o'tkazilganda 19,2 g cho'kma hosil bo'ladi. Huddi shunday miqdordagi aralashma ishqorning suvdagi eritmasi bilan qizdirilishidan olingan gazlar Ag_2O ning ammiakdagi eritmasidan o'tkazilganda esa 6,48 g cho'kma hosil bo'lsa, dastlabki aralashmadagi 1,1 - dixlor etanning hajmiy ulushini aniqlang.
A)37,5 B)62,5 C)40 D)60

1-4
№20129115110

410. Dixloretanning ikkita izomerlari aralashmasi ishqorning spirtdagi eritmasi bilan qizdirildi. Ajralgan gazlar kumush(I)oksidning ammiakdagi eritmasi orqali o'tkazilganda 19,2 g cho'kma hosil bo'ladi. Huddi shunday miqdordagi aralashma ishqorning suvdagi eritmasi bilan qizdirilishidan olingan gazlar Ag_2O ning ammiakdagi eritmasidan o'tkazilganda esa 10,8 g cho'kma hosil bo'lsa, dastlabki aralashmadagi 1,1 - dixlor etanning hajmiy ulushini aniqlang.
A)37,5 B)62,5 C)40 D)60

1-3
№20129215111

411. 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?
A) $1,204 \cdot 10^{23}$ B) $45,15 \cdot 10^{21}$
C) $6,02 \cdot 10^{22}$ D) $22,58 \cdot 10^{21}$

1-3
№20129315111

412. 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?
A) $1,204 \cdot 10^{23}$ B) $45,15 \cdot 10^{21}$
C) $6,02 \cdot 10^{22}$ D) $22,58 \cdot 10^{21}$

1-3
№20129415111

413. 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?
A) $1,806 \cdot 10^{23}$ B) $67,73 \cdot 10^{21}$
C) $2,408 \cdot 10^{23}$ D) $90,3 \cdot 10^{21}$

1-3
№20129515111

414. 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?
A) $1,806 \cdot 10^{23}$ B) $67,73 \cdot 10^{21}$
C) $2,408 \cdot 10^{23}$ D) $90,3 \cdot 10^{21}$

1-3
№20129615111

415. 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?
A) $90,3 \cdot 10^{21}$ B) $33,86 \cdot 10^{21}$
C) $48,16 \cdot 10^{21}$ D) $18,06 \cdot 10^{21}$

1-3
№20129715111

416. 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?
A) $90,3 \cdot 10^{21}$ B) $33,86 \cdot 10^{21}$
C) $48,16 \cdot 10^{21}$ D) $18,06 \cdot 10^{21}$

1-2
№20129815112

417. Quyidagilar orasidan laktozaning sistematik nomini ko'rsating.
A) 4-(β-D-galaktopiranozil)-D-glukoza
B) 4-(β-D-glukozpiranozil)-D-galaktoza
C) 4-(α-D-galaktopiranozil)-D-glukoza
D) 4-(α-D-glukozpiranozil)-D-galaktoza

1-2
№20129915112

418. Quyidagilar orasidan maltozaning sistematik nomini ko'rsating.
A) 4-(β-D-glukopiranozil)-D-glukoza
B) 4-(α-D-glukozpiranozil)-D-galaktoza

C)4-(α -D -glukozpiranozil)-D-glukoza

D)4-(α -D -glukozpiranozil)-D-galaktoza

1-2

№20130015112

419. Quyidagilar orasidan sellabiozaning sistematik nomini ko'rsating.

A)4-(β -D -glukopiranozil)-D-glukoza

B)4-(α -D -glukozpiranozil)-D-galaktoza

C)4-(α -D -glukozpiranozil)-D-glukoza

D)4-(α -D -glukozpiranozil)-D-galaktoza

1-2

№20130115112

420. Quyidagilar orasidan saxarozaning sistematik nomini ko'rsating.

A)4-(β -D -glukopiranozil)-D-fruktofuranozid

B)4-(α -D -glukopiranozil)-D-fruktofuranozid

C)5-(β -D -glukopiranozil)-D-fruktofuranozid

D)2-(β -D -glukopiranozil)-D-fruktofuranozid

1-2

№201302115113

421. Asetosirkaefir quyidagi qaysi reagent bilan *enol* tautomeriyasiga xos bo'lgan reaksiyaga kirishadi?

A) sianid kisota

B) natriy bisulfit

C) sirka kislotaning xlor anigidridi

D) gidroksilamin

1-2

№20130315113

422. Asetosirkaefir quyidagi qaysi reagent bilan *keton* tautomeriyasiga xos bo'lmagan reaksiyaga kirishadi?

A) sianid kisota

B) natriy bisulfit

C) sirka kislotaning xlor anigidridi

D) gidroksilamin

1-2

№20130415113

423. L.Klayzen kondensatlanishi bo'yicha asetpsirkaefir qaysi moddadan olinadi?

A)diketen B)etilatsetat C)aseton va etilatseta D)aseton

1-2

№20130515113

424. 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

425. L.Klayzen kondensatlanishi bo'yicha asetosirkaefir uch bosqichda olinadi:

a) A + $C_2H_5ONa \rightarrow$ B (reaksiya unumi 60%)

b) B + A $\rightarrow$ C + $2C_2H_5OH$ (reaksiya unumi 80%)

c) C + HCl $\rightarrow$ asetosika efir (reaksiya unumi 100%)

Agar birinchi reaksiyadan hosil bo'lgan B modda tarkibidagi sp^3 orbitallar soni so'ngi bosqichda hosil bo'lgan asetosirka efir tarkibidagi sp^3 orbitallar sonida№$18{,}06 \cdot 10^{23}$ 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

426. L.Klayzen kondensatlanishi bo'yicha asetosirkaefir uch bosqichda olinadi:

a) A + $C_2H_5ONa \rightarrow$ B (reaksiya unumi 50%)

b) B + A $\rightarrow$ C + $2C_2H_5OH$ (reaksiya unumi 80%)

c) C + HCl $\rightarrow$ asetosika efir (reaksiya unumi 100%)

Agar birinchi reaksiyadan hosil bo'lgan B modda tarkibidagi sp^3 orbitallar soni so'ngi bosqichda hosil bo'lgan asetosirka efir tarkibidagi sp^3 orbitallar sonidan $24{,}08 \cdot 10^{23}$ 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

427. L.Klayzen kondensatlanishi bo'yicha asetosirkaefir uch bosqichda olinadi:

a) A + $C_2H_5ONa \rightarrow$ B (reaksiya unumi 60%)

b) B + A $\rightarrow$ C + $2C_2H_5OH$ (reaksiya unumi 80%)

c) C + HCl $\rightarrow$ asetosika efir (reaksiya unumi 100%)

Agar birinchi reaksiyadan hosil bo'lgan B modda tarkibidagi sp^3 orbitallar soni so'ngi bosqichda hosil bo'lgan asetosirka efir tarkibidagi sp^3 orbitallar sonida№$18{,}06 \cdot 10^{23}$ 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

428. L.Klayzen kondensatlanishi bo'yicha asetosirkaefir uch bosqichda olinadi:

a) A + $C_2H_5ONa \rightarrow$ B (reaksiya unumi 50%)

b) B + A $\rightarrow$ C + $2C_2H_5OH$ (reaksiya unumi 80%)

c) C + HCl $\rightarrow$ asetosika efir (reaksiya unumi 100%)

Agar birinchi reaksiyadan hosil bo'lgan B modda tarkibidagi sp^3 orbitallar soni so'ngi bosqichda hosil bo'lgan asetosirka efir tarkibidagi sp^3 orbitallar sonidan $24{,}08 \cdot 10^{23}$ 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

429. L.Klayzen kondensatlanishi bo'yicha asetosirkaefir uch bosqichda olinadi:

a) A + $C_2H_5ONa \rightarrow$ B (reaksiya unumi 50%)

b) B + A $\rightarrow$ C + $2C_2H_5OH$ (reaksiya unumi 80%)

c) C + HCl $\rightarrow$ asetosika efir (reaksiya unumi 100%)

Agar birinchi reaksiyadan hosil bo'lgan B modda tarkibidagi sp^3 orbitallar soni so'ngi bosqichda hosil bo'lgan asetosirka efir tarkibidagi sp^3 orbitallar sonida№$18{,}06 \cdot 10^{23}$ 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

430. L.Klayzen kondensatlanishi bo'yicha asetosirkaefir uch bosqichda olinadi:

a) A + $C_2H_5ONa \rightarrow$ B (reaksiya unumi 50%)

b) B + A $\rightarrow$ C + $2C_2H_5OH$ (reaksiya unumi 80%)

c) C + HCl $\rightarrow$ asetosika efir (reaksiya unumi 100%)

Agar birinchi reaksiyadan hosil bo'lgan B modda tarkibidagi sp^3 orbitallar soni so'ngi bosqichda hosil bo'lgan asetosirka efir tarkibidagi sp^3 orbitallar sonidan $30{,}1 \cdot 10^{23}$ 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

431. L.Klayzen kondensatlanishi bo'yicha asetosirkaefir uch bosqichda olinadi:

a) A + $C_2H_5ONa \rightarrow$ B (reaksiya unumi 50%)

b) B + A → C + $2C_2H_5OH$ (reaksiya unumi 80%)
c) C + HCl → asetosika efir (reaksiya unumi 100%)
Agar birinchi reaksiyadan hosil bo'lgan B modda tarkibidagi sp^3 orbitallar soni so'ngi bosqichda hosil bo'lgan asetosirka efir tarkibidagi sp^3 orbitallar sonida№$18{,}06 \cdot 10^{23}$ 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

432. L.Klayzen kondensatlanishi bo'yicha asetosirkaefir uch bosqichda olinadi:
a) A + C_2H_5ONa → B (reaksiya unumi 50%)
b) B + A → C + $2C_2H_5OH$ (reaksiya unumi 80%)
c) C + HCl → asetosika efir (reaksiya unumi 100%)
Agar birinchi reaksiyadan hosil bo'lgan B modda tarkibidagi sp^3 orbitallar soni so'ngi bosqichda hosil bo'lgan asetosirka efir tarkibidagi sp^3 orbitallar sonidan $30{,}1 \cdot 10^{23}$ 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

433. L.Klayzen kondensatlanishi bo'yicha asetosirkaefir uch bosqichda olinadi:
a) A + C_2H_5ONa → B (reaksiya unumi 60%)
b) B + A → C + $2C_2H_5OH$ (reaksiya unumi 80%)
c) C + HCl → asetosika efir (reaksiya unumi 100%)
Agar birinchi reaksiyadan hosil bo'lgan B modda tarkibidagi sp^3 orbitallar soni so'ngi bosqichda hosil bo'lgan asetosirka efir tarkibidagi sp^3 orbitallar sonidan $36{,}12 \cdot 10^{23}$ 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

434. L.Klayzen kondensatlanishi bo'yicha asetosirkaefir uch bosqichda olinadi:
a) A + C_2H_5ONa → B (reaksiya unumi 60%)
b) B + A → C + $2C_2H_5OH$ (reaksiya unumi 80%)
c) C + HCl → asetosika efir (reaksiya unumi 100%)
Agar birinchi reaksiyadan hosil bo'lgan B modda tarkibidagi sp^3 orbitallar soni so'ngi bosqichda hosil bo'lgan asetosirka efir tarkibidagi sp^3 orbitallar sonidan $54{,}18 \cdot 10^{23}$ 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

435. L.Klayzen kondensatlanishi bo'yicha asetosirkaefir uch bosqichda olinadi:
a) A + C_2H_5ONa → B (reaksiya unumi 60%)
b) B + A → C + $2C_2H_5OH$ (reaksiya unumi 80%)
c) C + HCl → asetosika efir (reaksiya unumi 100%)
Agar birinchi reaksiyadan hosil bo'lgan B modda tarkibidagi sp^3 orbitallar soni so'ngi bosqichda hosil bo'lgan asetosirka efir tarkibidagi sp^3 orbitallar sonidan $36{,}12 \cdot 10^{23}$ 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

436. L.Klayzen kondensatlanishi bo'yicha asetosirkaefir uch bosqichda olinadi:
a) A + C_2H_5ONa → B (reaksiya unumi 60%)
b) B + A → C + $2C_2H_5OH$ (reaksiya unumi 80%)
c) C + HCl → asetosika efir (reaksiya unumi 100%)
Agar birinchi reaksiyadan hosil bo'lgan B modda tarkibidagi sp^3 orbitallar soni so'ngi bosqichda hosil bo'lgan asetosirka efir tarkibidagi sp^3 orbitallar sonidan $54{,}18 \cdot 10^{23}$ 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

437. Tarkibi $RCOOR'$ bo'lgan $35{,}2g$ murakkab efirga mo'l miqdorda $RMgBr$ tarkibli griniyar qo'shildi. Hosil bo'lgan modda gidrolizidan tarkibida $36{,}12 \cdot 10^{23}$ ta atom bo'lgan $29{,}6$ 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

438. Tarkibi $RCOOR'$ bo'lgan $22g$ murakkab efirga mo'l miqdorda $RMgBr$ tarkibli griniyar qo'shildi. Hosil bo'lgan modda gidrolizidan tarkibida $36{,}12 \cdot 10^{23}$ ta atom bo'lgan $29g$ organik modda olingan bo'sa, dastlabki murakkab efirni aniqlang.
A)metil propanoat B)etil etanoat
C)propil metanoat D)etil metanoat

1-4
№20132015115

439. Tarkibi $RCOOR'$ bo'lgan $25{,}5g$ murakkab efirga mo'l miqdorda $RMgBr$ tarkibli griniyar qo'shildi. Hosil bo'lgan modda gidrolizidan tarkibida $36{,}12 \cdot 10^{23}$ ta atom bo'lgan $29g$ organik modda olingan bo'sa, dastlabki murakkab efirni aniqlang.
A)etil propanoat B)propil etanoat
C)butil metanoat D)metil butanoat

1-4
№20132215115

440. Tarkibi $RCOOR'$ bo'lgan $70{,}4g$ murakkab efirga mo'l miqdorda $RMgBr$ tarkibli griniyar qo'shildi. Hosil bo'lgan modda gidrolizidan tarkibida $72{,}24 \cdot 10^{23}$ ta atom bo'lgan $59{,}2g$ organik modda olingan bo'sa, dastlabki murakkab efirni aniqlang.
A)metil propanoat B)etil etanoat
C)propil metanoat D)etil metanoat

1-4
№20132315115

441. Tarkibi $RCOOR'$ bo'lgan $58g$ murakkab efirga mo'l miqdorda $RMgBr$ tarkibli griniyar qo'shildi. Hosil bo'lgan modda gidrolizidan tarkibida $72{,}24 \cdot 10^{23}$ ta atom bo'lgan $58g$ organik modda olingan bo'sa, dastlabki murakkab efirni aniqlang.
A)propil propanoat B)butil etanoat
C)etil butanoat D)pentil metanoat

1-4
№20132415115

442. Tarkibi $RCOOR'$ bo'lgа№$12{,}75g$ murakkab efirga mo'l miqdorda $RMgBr$ tarkibli griniyar qo'shildi. Hosil bo'lgan modda gidrolizidan tarkibida $18{,}06 \cdot 10^{23}$ ta atom bo'lgа№$14{,}5g$ organik modda olingan bo'sa, dastlabki murakkab efirni aniqlang.
A)etil propanoat B)propil etanoat
C)butil metanoat D)metil butanoat

1-4
№20132515116

443. Noma’lum bir asosli karbon kislotaning kaliyli tuzi ishqor bilan suyuqlantirilganda $17,4$ g A uglevodorod hosil bo’ladi. Shunday miqdordagi ushbu tuzning suvdagi eritmasi to’liq elektroliz qilinganda esa $17,1$ g B uglevodorod hosil bo’lsa, dastlabki tuzning massasini aniqlang.
A)42 B)50,4 C)56 D)58,8

1-4
№20132615116

444. Noma’lum bir asosli karbon kislotaning kaliyli tuzi ishqor bilan suyuqlantirilganda $17,6$ g A uglevodorod hosil bo’ladi. Shunday miqdordagi ushbu tuzning suvdagi eritmasi to’liq elektroliz qilinganda esa $17,2$ g B uglevodorod hosil bo’lsa, dastlabki tuzning massasini aniqlang.
A)42 B)50,4 C)56 D)58,8

1-4
№20132715116

445. Noma’lum bir asosli karbon kislotaning kaliyli tuzi ishqor bilan suyuqlantirilganda 15 g A uglevodorod hosil bo’ladi. Shunday miqdordagi ushbu tuzning suvdagi eritmasi to’liq elektroliz qilinganda esa $14,5$ g B uglevodorod hosil bo’lsa, dastlabki tuzning massasini aniqlang.
A)42 B)50,4 C)56 D)58,8

1-4
№20132715116

446. Noma’lum bir asosli karbon kislotaning kaliyli tuzi ishqor bilan suyuqlantirilganda $9,6$ g A uglevodorod hosil bo’ladi. Shunday miqdordagi ushbu tuzning suvdagi eritmasi to’liq elektroliz qilinganda esa 9 g B uglevodorod hosil bo’lsa, dastlabki tuzning massasini aniqlang.
A)42 B)50,4 C)56 D)58,8

1-4
№20132815117

447. Noma’lum bir asosli karbon kislotaning kaliyli tuzi ishqor bilan suyuqlantirilganda $8,7$ g A uglevodorod hosil bo’ladi. Shunday miqdordagi ushbu tuzning suvdagi eritmasi to’liq elektroliz qilinganda esa $8,55$ g B uglevodorod hosil bo’lsa, elektroliz uchun $9,65$ A tok qancha vaqt davomida o’tkazilgan? (tok bo’yicha unum 60%).
A)900 B)450 C)2500 D)1250

1-4
№20132915117

448. Noma’lum bir asosli karbon kislotaning kaliyli tuzi ishqor bilan suyuqlantirilganda $8,8$ g A uglevodorod hosil bo’ladi. Shunday miqdordagi ushbu tuzning suvdagi eritmasi to’liq elektroliz qilinganda esa $8,6$ g B uglevodorod hosil bo’lsa, elektroliz uchun $9,65$ A tok qancha vaqt davomida o’tkazilgan? (tok bo’yicha unum 80%).
A)1600 B)800 C)2500 D)1250

1-4
№20133015117

449. Noma’lum bir asosli karbon kislotaning kaliyli tuzi ishqor bilan suyuqlantirilganda $7,5$ g A uglevodorod hosil bo’ladi. Shunday miqdordagi ushbu tuzning suvdagi eritmasi to’liq elektroliz qilinganda esa $7,25$ g B uglevodorod hosil bo’lsa, elektroliz uchun $9,65$ A tok qancha vaqt davomida o’tkazilgan? (tok bo’yicha unum 50%).
A)1250 B)620 C)5000 D)2500

1-4
№20133115117

450. Noma’lum bir asosli karbon kislotaning kaliyli tuzi ishqor bilan suyuqlantirilganda $4,7$ g A uglevodorod hosil bo’ladi. Shunday miqdordagi ushbu tuzning suvdagi eritmasi to’liq elektroliz qilinganda esa $4,5$ g B uglevodorod hosil bo’lsa, elektroliz uchun $9,65$ A tok qancha vaqt davomida o’tkazilgan? (tok bo’yicha unum 60%).
A)2250 B)1125 C)4000 D)2000

1-4
№201330115118

451. Noma’lum bir asosli karbon kislota kaliyli tuzining 700 g $6,6\%$ li eritmasi, 0,6 mol gaz ($200^{\circ}C$ 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

452. Noma’lum bir asosli karbon kislota kaliyli tuzining 350 g 12% li eritmasi, 0,5 mol gaz ($200^{\circ}C$ 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

453. Noma’lum bir asosli karbon kislota kaliyli tuzining 350 g $7,8\%$ li eritmasi, 0,3 mol gaz ($200^{\circ}C$ 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

454. Noma’lum bir asosli karbon kislota kaliyli tuzining 350 g $19,2\%$ li eritmasi, 0,8 mol gaz ($200^{\circ}C$ 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

455. Noma’lum bir asosli karbon kislota kaliyli tuzining 700 g $7,7\%$ li eritmasi, 0,7 mol gaz ($200^{\circ}C$ 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

456. Noma'lum bir asosli karbon kislota kaliyli tuzining $700\ g$ $4{,}2\%$ li eritmasi, 0,35 mol gaz ($200^{\circ}C$ 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

457. Noma'lum bir asosli karbon kislota kaliyli tuzining $350\ g$ $20{,}8\%$ li eritmasi, 0,8 mol gaz ($200^{\circ}C$ 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

458. Noma'lum bir asosli karbon kislota kaliyli tuzining $400g$ 21% li eritmasi, 1 mol gaz ($200^{\circ}C$ 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

459. Noma'lum uglevodorodni to'liq yoqish uchun uning gomologik qatorida o'zidan bitta avval turadigan huddi shunday miqdordagi uglevodorodni yoqishga sarflanadigan kislorodga nisbata№$1{,}75$ marta ko'p kislorod sarflansa, uglevodorodni aniqlang.
A)etan B)propen C)oktadien D)toluol

1-4
№20133915119

460. 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

461. Noma'lum uglevodorodni to'liq yoqish uchun uning gomologik qatorida o'zidan bitta avval turadigan huddi shunday miqdordagi uglevodorodni yoqishga sarflanadigan kislorodga nisbata№$1{,}15$ marta ko'p kislorod sarflansa, uglevodorodni aniqlang.
A)etan B)propen C)oktadien D)toluol

1-4
№20134115119

462. 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

463. 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

464. Noma'lum uglevodorodni to'liq yoqish uchun uning gomologik qatorida o'zidan bitta avval turadigan huddi shunday miqdordagi uglevodorodni yoqishga sarflanadigan kislorodga nisbata№$1{,}25$ marta ko'p kislorod sarflansa, uglevodorodni aniqlang.
A)butan B)penten C)propin D)geksen

1-4
№20134415119

465. 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

466. 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

467. 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

468. 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

469. 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

470. 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

471. Fenol va noma’lum amindan iborat 15,95 g aralashma $1568\ ml$ (n.sh) vodorod xlorid gazi bilan yoki 24 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

472. Fenol va noma’lum amindan iborat 15,95 g aralashma $1568\ ml$ (n.sh) vodorod xlorid gazi bilan yoki 24 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

473. Fenol va noma’lum amindan iborat 15,95 g aralashma $1568\ ml$ (n.sh) vodorod xlorid gazi bilan yoki 24 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

474. p -krezol va noma’lum amindan iborat 16,52 g aralashma $1792\ ml$ (n.sh) vodorod xlorid gazi bilan yoki $50,4$ 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

475. p -krezol va noma’lum amindan iborat 16,52 g aralashma $1792\ ml$ (n.sh) vodorod xlorid gazi bilan yoki $50,4$ 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

476. Divinilning 5,4 g namunasi polimerlantirilganda $1,505\cdot10^{20}$ 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

477. Izoprenning 10,88 g namunasi polimerlantirilganda $6,02\cdot10^{19}$ 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

478. Divinilning 5,4 g namunasi polimerlantirilganda $9,632\cdot10^{19}$ 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

479. Izoprenning 6,8 g namunasi polimerlantirilganda $2,408\cdot10^{20}$ 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

480. Divinilning 5,4 g namunasi polimerlantirilganda $6,02\cdot10^{19}$ 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

481. Izoprenning 10,88 g namunasi polimerlantirilganda $6,02\cdot10^{19}$ 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

482. Izopren 6,8 g namunasi polimerlantirilganda $9,632\cdot10^{19}$ 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

483. Izoprenning 6,8 g namunasi polimerlantirilganda $2,408\cdot10^{20}$ 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

484. Izopren 6,8 g namunasi polimerlantirilganda $6,02\cdot10^{19}$ 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

485. Tarkibi $RCOR'$ bo'lga№1$0{,}8g$ ketonga mo'l miqdorda $RMgBr$ tarkibli griniyar qo'shildi. Hosil bo'lgan modda gidrolizidan tarkibida $162{,}54 \cdot 10^{22}$ ta atom bo'lga№1$3{,}2g$ organik modda olingan bo'lsa dastlabki ketonni aniqlang.
A)metiletil keton B)etilpropil keton
C)izopropilbutil keton D)butilpentilketon

1-4
№20136515123

486. Tarkibi $RCOR'$ bo'lgan $25\ g$ ketonga mo'l miqdorda $RMgBr$ tarkibli griniyar qo'shildi. Hosil bo'lgan modda gidrolizidan tarkibida $406{,}35 \cdot 10^{22}$ ta atom bo'lgan $32{,}5\ g$ organik modda olingan bo'lsa dastlabki ketonni aniqlang.
A)metiletil keton B)etilpropil keton
C)izopropilbutil keton D)butilpentilketon

1-4
№20136615123

487. Tarkibi $RCOR'$ bo'lgan $51{,}2g$ ketonga mo'l miqdorda $RMgBr$ tarkibli griniyar qo'shildi. Hosil bo'lgan modda gidrolizidan tarkibida $866{,}88 \cdot 10^{22}$ ta atom bo'lgan $68{,}8\ g$ organik modda olingan bo'lsa dastlabki ketonni aniqlang.
A)metiletil keton B)etilpropil keton
C)izopropilbutil keton D)butilpentilketon

1-4
№20136715123

488. Tarkibi $RCOR'$ bo'lgan $23{,}4g$ ketonga mo'l miqdorda $RMgBr$ tarkibli griniyar qo'shildi. Hosil bo'lgan modda gidrolizidan tarkibida $406{,}35 \cdot 10^{22}$ ta atom bo'lgan $32{,}1g$ organik modda olingan bo'lsa dastlabki ketonni aniqlang.
A)metiletil keton B)etilpropil keton
C)izopropilbutil keton D)butilpentilketon

489. Divinilning 5,4 g namunasi polimerlantirilganda $1{,}505 \cdot 10^{20}$ 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

490. Izoprenning 10,88 g namunasi polimerlantirilganda $6{,}02 \cdot 10^{19}$ 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

491. Divinilning 5,4 g namunasi polimerlantirilganda $9{,}632 \cdot 10^{19}$ 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

492. Izoprenning 6,8 g namunasi polimerlantirilganda $2{,}408 \cdot 10^{20}$ 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

493. Divinilning 5,4 g namunasi polimerlantirilganda $6{,}02 \cdot 10^{19}$ 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

494. Izoprenning 10,88 g namunasi polimerlantirilganda $6{,}02 \cdot 10^{19}$ 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

495. Izopren 6,8 g namunasi polimerlantirilganda $9{,}632 \cdot 10^{19}$ 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

496. Izoprenning 6,8 g namunasi polimerlantirilganda $2{,}408 \cdot 10^{20}$ 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

497. Izopren 6,8 g namunasi polimerlantirilganda $6{,}02 \cdot 10^{19}$ 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

498. Quyidagilar orasidan sun'iy polimerlarni tanlang.
1)kauchuk; 2)viskoza ipagi; 3)rezina;
4)nitron tolasi; 5)guttarpercha; 6)teflon;
A)3,4,6 B)1,5 C)2, 3 D)2,5

1-2 №2140215124

499. Quyidagilar orasidan tabiiy bo'lmagan polimerlarni tanlang.
1)kauchuk; 2)kraxmal; 3)rezina;
4)neylon; 5)guttarpercha; 6)xlorin;
A)1,2 B)3, 4, 6 C)1,2,5 D)3,4,5,6

1-2 №2140315125

500. Stirolning polimerlanishidan olingan mahsulot YMB hisoblanishi uchun, uning polimerlanish darajasi eng kamida nechaga teng bo'lishi kerak?
A)500 B)5000 C)49 D)47

1-2 №2140415125

501. Etilenglikol va tereftal kislotalarning o'zaro sopolikondensatlanishidan olingan mahsulot YMB emas $Oligomer$ hisoblanishi uchun polimerlanish darajasi eng ko'pida nechaga teng bo'lishi mumkin?

A)23 **B)25** C)27 D)21

1-2 №2140515126

502. Polimerlanish darajasi quyidagi qaysi formula asosida topiladi?

A)$P = M/m$ B)$P = m/M$

C)$P = nM$ D)$P = m * M$

1-2 №2140615126

503. Agar lavsan tolasining o'rtacha molekulyar massasini M_L, uning monomerlari hisoblangan etilen glikolning molekulyar massasini M_E va tereftal kislotaning molekulyar massasini M_T deb belgilasak, lavsan tolasining polimarlanish darajasi quyidagi qaysi formula orqali topiladi?

A)$P = M_↓L/(M_↓E + M_↓T);$

B)$P = (M_↓L - 18)/(M_↓E + M_↓T - 18);$

C)$P = (M_↓L - 18)/(M_↓E + M_↓T - 36);$

D)$P = (M_↓L + 18)/(M_↓E + M_↓T - 36);$

1-2 №2140715126

504. Agar polietilen glikol tolasining o'rtacha molekulyar massasini M_{PEG}, uning monomer hisoblangan etilen glikolning molekulyar massasini esa M_{EP} deb belgilasak, polimarlanish darajasi quyidagi qaysi formula orqali topiladi?

A)$P = M_↓PEG/M_↓EP;$

B)$P = (M_↓PEG - 18)/M_↓EP;$

C)$P = M_↓PEG/(M_↓EP - 18);$

D)$P = (M_↓L - 18)/(M_↓EP - 18);$

1-2 №2140815127

505. Polimer – gomologik qator - .... .

A) Tarkibi va tuzilishi bir xil, ammo molekulyar massasi har xil bo'lgan makromolekulali birikmalar qatoridir.

B) Polimerlanish darajasi bir xil, ammo tuzilishi va tarkibi har xil bo'lgan makromolekulali birikmalar qatoridir.

C) Tarkibi va polimerlanish darajasi bir xil, ammo molekulyar massalari har xil bo'lgan makromolekulalar qatoridir.

D) Tarkibi bir xil, ammo tuzilishi va molekulyar massasi har xil bo'lgan makromolekulalar qatoridir.

1-2 №2140915127

506. YMB larga tegishli bo'lmagan xususiyatlarni ko'rsating.

1] erituvchilarda avval bo'kadi, so'ngra eriydi;

2] ertimalardagi harakatchanligi ya'ni diffuziya tezligi yuqori bo'ladi;

3] yuqori qovushqoqlikga ega bo'ladi;

4] qizdirilganda haydalish xususiyatiga ega;

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

1-2 №2140815127

507. Paxta selulozasining fizik kimyosini o'rganish bo'yicha qaysi o'zbek olimining maktabi dunyoga ma'lum?

A)S. Rashidova

B)X. Usmonov

C)O. S. Sodiqov

D)M. Asqarov

1-2 №2141015127

508. Polimerlanish reaksiyalari reaksiya mexanizmiga ko'ra qanday turlarga bo'linadi?

A) polikondensatlanish, sopolimerlanish

B) polimerlanish, sopolimerlanish va polikondensatlanish

C) **zanjirli va bosqichli**

D) radikal va ionli

1-2 №2141115127

509. Polimerlanish reaksiyasining qaysi turi 3 ta elementar reaksiya bosqichlaridan iborat bo'ladi?

A) Polikondensatlanish

B) Migratsion

C) **Zanjirli**

D) Bosqichli

1-2 №2141215127

510. Polimerlanish reaksiyasining qaysi turini istalgan vaqtda to'xtatish hamda dimer va trimerlarni ajratib olish mumkin?

A) radikal polimerlanish

B) anion polimerlanish

C) kation polimerlanish

D) **migratsion polimerlanish**

1-2 №2141315128

511. Quyidagi qaysi monomer(lar) bosqichli poliperlanish xususiyatiga ega?

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

1-2 №2141415127

512. 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

513. Migratsion polimerlanishga tegishli bo'lmagan xususiyatlarni ko'rsating.

1] juda tez sodir bo'ladi;

2] hosil bo'lgan polimer molekulalari qisqa o'chamli bo'ladi;

3] istalgan vaqtda to'xtatish mumkin;

4] hosil bo'lgan polimer molekulalarsining massasi katta bo'ladi;

5] $C - C$ orasida π bog' saqlovchi barcha monomerlar migratsion polimerlanishda ishtirok etaoladi;

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

1-2 №2141615127

514. Quyidagilar orasidan initsiatorlarni ko'rsating;

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

1-2 №2141715127

515. Quyidagilar orasidan polimerlanishda qo'llaniladigan katalizatorlarni ko'rsating;

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

1-2 №2141815127

516. Agar polimerlanish reaksiyasida aktiv markaz hosil qilish uchun inisiatorlar ishlatilsa, polimerlanish reaksiyasi qaysi turga mansub bo'ladi?

A) **radikal polimerlanish;**
B) anion polimerlanish;
C) kation polimerlanish;
D) migratsion polimerlanish;

1-2 №2141915127

517. Quyidagi qaysi moddalar aktiv markaz hosil qilishda qo'llanilsa, reaksiya ionli mexanizmda boradi?

A)1,4 **B)2, 3, 5, 6** C)2,5 D)2,3,6

1-2 №2142015127

518. Quyidagi qaysi moddalar aktiv markaz hosil qilishda qo'llanilsa, reaksiya kationli mexanizmda boradi?

1) benzoil peroksid;

A)1,4 **B)2** C)2,3,5,6 D)3,5,6

1-2 №2142115127

519. Quyidagi qaysi moddalar aktiv markaz hosil qilishda qo'llanilsa, reaksiya anionli mexanizmda boradi?

A)1,2,4 B)3,4,6 **C)5, 6** D)3,5,6

1-2 №2142215127

520. Aktiv markazning hosil bo'lishiga qarab, zanjirli polimerlanish qanday turlarga bo'linadi?

A) zanjirli, bosqichli
B) anoinli, kationli
C) **radikal, ionli**
D) migratsion, katalitik

1-2 №2142315127

521. Initsiator qo'shilganda polimerlanish reaksiyasi 3 ta elementar bosqichlarda:

1) aktiv markazning hosil bo'lishi;
2) zanjirning o'sishi;
3) zanjirning uzilishi;

amalga oshadi. Bu bosqichlarning qaysi bir(lar)ida akitvlanish energiyasi eng katta qiymatga ega bo'ladi?

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

1-2 №2142415127

522. Initsiator qo'shilganda polimerlanish reaksiyasi 3 ta elementar bosqichlarda amalga oshadi. Agar bu bosqichlarning tezliklarini mos ravishda V_1, V_2 va V_3 deb belgilab olsak, qanday holatda hosil bo'lgan polimerning molekulyar massasi katta bo'ladi?

A)$V_1 > V_2$ **B)**$V_2 > V_3$
C)$V_1 < V_2$ D)$V_2 < V_3$

1-2 №2142515127

523. Polimerlanishda aktiv markaz hosil qiluvchi modda sifatida BF_3 ishlatilsa, zanjirning uzilish bosqichi qanday amalga oshadi?

chiqib ketishi bilan; chiqib ketishi bilan; qo'shilishi bilan; qo'shilishi bilan;

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

1-2 №2142615127

524. Qaysi polimerlanish katalitik polimerlanish deb ataladi?

A) radikal B) bosqichli
C) zanjir D) ion

1-2 №2142715127

525. Qaysi polimerlanish migratsion polimerlanish deb ataladi?

A) radikal B) bosqichli
C) zanjir D) ion

1-2 №2142815127

526. Propilen issiqlik ta'sirida qanday polimerlanadi?

A) monoradikal hosil qilib, radikal mexanizmda
B) kation hosil qilib, ion mexanizmda
C) **biradikal hosil qilib, radikal mexanizmda**
D) anion hosil qilib, ion mexanizmda

1-2 №2142915127

527. Quyidagi qaysi monomer(lar) issiqlik ta'sirida mutlaqo polimerlanmaydi?

A)1, 3, 5 B)2,4,6 C)1,3,4
D) hammasi polimerlanadi

1-2 №2143015127

528. Quyidagi qaysi monomer(lar) issiqlik ta'sirida tez polimerlanadi?

A)1,3,5 **B)2, 6** C)3,4
D) hammasi

1-2 №2143115127

529. Gomopolimerlar makromolekulasining tuzilishiga ko'ra, qanday xillarga bo'linadi?

A) blok, payvand
B) chiziqli, tarmoqlangan
C) rasmiy, blok, payvand
D) **chiziqli, tarmoqlangan, fazoviy**

1-2 №2143215127

530. Butadiyen-kauchuk(a) va divinil-kauchuk(b) ga tegishli xususiyatlarni juftlab ko'rsating.

1) stereoregular tuzilishli; 2) *sis* – tuzilishli; 3) *trans* tuzilishli; 4) kabel va poyabzallar tayyorlanadi; 5) shina ishlab chiqarishda ishlatiladi; 6) chidamliligi va elstikligi jihatdan tabiiy kauchukdan keyinda turadi;

A) $a - 3, 4, 6$; $b - 1, 2, 5$
B) $a - 2,4,6$; $b - 1,3,5$
C) $a - 2,5,6$; $b - 1,3,4$
D) $a - 1,2,5$; $b - 3,4,6$

1-2 №2143315127

531. Quyidagilar orasidan *ftorokauchuk* ning struktura birligini ko'rsating.

A) $-[CF_2\ C(CH_3)CFCF_2]-$
B) $-[CF_2\ CF(Cl)CH_2\ CF_2]-$
C) $-[CF_2\ CF(Cl)CF_2\ CH_2]-$

D) $-[CF_2\ CH_2\ CF_2\ CF(Cl)]-$

1-2 №2143415127

532. Propilen va akrilonitrilning sopolimerlanishidan olingan mahsulotning struktura birligini ko'rsating.

A) $-[CH_2\ CH(CH_3)CH_2\ CH(CN)]-$

B) $-[CH_2\ CH(CN)CH_2\ CH(CH_3)]-$

C) $-[CH_2\ CH(CH_3)CH(CN)CH_2]-$

D) $-[CH_2\ CH(CH_3)CH_2\ CHCN]-$

1-2 №2143515127

533. Akrilonitril-strirol sopolimerning struktura birligini ko'rsating.

A) $-[CH_2\ CH(C_6H_5)CH_2\ CH(CN)]-$

B) $-[CH_2\ CH(CN)CH_2\ CH(C_6H_5)]-$

C) $-[CH_2\ CH(C_6H_5)CH(CN)CH_2]-$

D) $-[CH_2\ CH(C_6H_5)CH_2\ CHCN]-$

1-2 №2143615127

534. Siloksan kauchukning struktura birligini ko'rsating.

A) $-[CH_2\ CHCHCH_2\ OSi(CH_3)_2]-$

B) $-[Si(CH_3)_2\ OSi(CH_3)_2\ O]-$

C) $-[OSi(CH_3)_2\ OSi(CH_3)_2\ O]-$

D) $-[CH_2\ CHCHCH_2\ OSi(CH_3)_2\ O]-$

1-2 №2143715127

535. Quyidagi qaysi monomerlar faqat chiziqli tuzilishga ega bo'lgan polimer hosil qilishi mumkin?

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

1-2 №2143815127

536. Quyidagi qaysi monomerlar tarmoqlangan tuzilishga ega bo'lgan polimer hosil qilishi mumkin?

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

1-2 №2143915127

537. Qanday tuzilishli polimerlar past temperaturada yumshaydi?

A) chiziqli **B)tarmoqlangan**

C) fazoviy D) to'rsimon

1-2 №2144015127

538. Qanday tuzilishli polimerlar yaxshi eriydi?

A) chiziqli **B)tarmoqlangan**

C) fazoviy D) to'rsimon

1-2 №2144115127

539. Qanday tuzilishli polimerlar yumshoq va elastik bo'ladi?

A) chiziqli **B)tarmoqlangan**

C) fazoviy D) to'rsimon

1-2 №2144215127

540. Qanday tuzilishli polimerlar termoplastlik yuqori bo'ladi?

A) chiziqli **B)tarmoqlangan**

C) fazoviy D) to'rsimon

1-2 №2144315127

541. Qanday tuzilishli polimerlar qizdirilganda parchalanmasdan suyuqlanadi?

A) chiziqli B)tarmoqlangan

C) **fazoviy** D) spiral

1-2 №2144415127

542. Qanday tuzilishli polimerlar hech qanday erituvchida erimaydi?

A) chiziqli B)tarmoqlangan

C) **fazoviy** D) spiral

1-2 №2144515127

543. Rezina qanday tuzilishli polimer hisoblanadi?

A) chiziqli B)tarmoqlangan

C) **fazoviy** D) spiral

1-2 №2144615127

544. Fenol – formaldedid qanday tuzilishli polimer hisoblanadi?

A) chiziqli B)tarmoqlangan

C) **fazoviy** D) spiral

1-2 №2144715127

545. $-ABBABBBAABAAAB-$ takibli makromolekula qanday sopolimerlar turiga kiradi?

A) ideal **B) rasmiy** C) blok D) payvand

1-2 №2144815127

546. $-AAAAAAAABBBBBBB-$ takibli makromolekula qanday sopolimerlar turiga kiradi?

A) ideal B) rasmiy C) **blok** D) payvand

1-2 №2144915127

547. $-AAAAAA(BBBBB)AAAA-$

takibli makromolekula qanday sopolimerlar turiga kiradi?

A) ideal B) rasmiy C) blok **D) payvand**

1-2 №2145015127

548. Qizdirilganda o'z shaklini o'zgartirib, sovutilganda esa o'sha o'zgargan shaklni oladigan polimerlar qanday nomlanadi?

A) termoreaktivlar B) termoregulyar

C) **termoplastik** D) termoaktiv

1-2 №2145115127

549. Qizdirilganda o'z shaklini o'zgartirib suyuqlanadigan, sovutilganda esa o'sha suyuqlanmasdan faqat yumshaydigan polimerlar hosil qiluvchi YMB qanday nomlanadi?

A) **termoreaktivlar** B) termoregulyar

C) termoplastik D) termoaktiv

1-2 №2145215127

550. Fenol-formaldegid va mochevina-formaldegid smolalari issiqlikka ta'siriga ko'ra, qaysi turkumga kiradi?

A) **termoreaktivlar** B) termoregulyar

C) termoplastik D) termoaktiv

1-2 №2145315127

551. Plastmassalarga qattiqlik, mexanik mustaxkamlik berish uchun hamda organik erituvchilar, kislota va ishqorlar ta'siriga barqarorligini oshirish uchun qo'shiladigan moddalar qanday nomlanadi?

A) pastifikatorlar B) stablizatorlar

C) **to'ldiruvchilar** D) initsiatorlar

1-2 №2145415127

552. Ba'zan plastmassalarga murakkab efirlar yoki uglevodorodlarning galoidli hosilalari qo'shiladi. Bu qanday vazifa bajaradi?

A) **pastifikatorlar** B) stablizatorlar

C) to'ldiruvchilar D) initsiatorlar

1-2 №2145515127

553. Plastmassalarning havodagi kislorod, yorug'lik va boshqa ta'sirlarga barqarorligini oshirish uchun qo'shiladigan moddalar qanday nomlanadi?

A) pastifikatorlar **B) stablizatorlar**
C) to'ldiruvchilar D) initsiatorlar

1-2 №2145615127

554. Kauchukni vulkanlab birinchi marta rezinani kashf qilgan olim?

A) K. Makintosh
B) Garriyes
C) Ch. Gudyer
D) G. Vilyams

1-2 №2145715127

555. Amaliyotda kauchukni birinchi marta ishlatishni topgan olim?

A) K. Makintosh
B) Garriyes
C) Ch. Gudyer
D) G. Vilyams

1-2 №2145815127

556. Kauchukni quruq haydab izopren olgan olimni ko'rsating?

A) M. Faradey
B) Garriyes
C) U. Tilden
D) G. Vilyams

1-2 №2145915127

557. Kauchukni uglerod va vodoroddan iborat to'yinmagan uglevodoroddan tashkil topganligini aniqlagan olimni ko'rsating?

A) M. Faradey
B) Garriyes
C) U. Tilden
D) G. Vilyams

1-2 №2146015127

558. Birinchi marta izoprendan kauchukni sintez qilgan olimni ko'rsating?

A) M. Faradey
B) Garriyes
C) U. Tilden
D) G. Vilyams

1-2 №2146115127

559. Siloksan kauchuk qanday usulda olinadi?

A) sopolimerlanish
B) polikondensatlanish
C) radikal polimerlanish
D) anion polimerlanish

1-2 №2146215127

560. Ftorokauchuk qanday usulda olinadi?

A) sopolimerlanish
B) polikondensatlanish
C) polimerlanish
D) migratsion

1-2 №2146315127

561. Ftorokauchukning monomer(lar)ini ko'rsating.

1) butadien-1,3; 2) viliniden ftorid;
3) triftorxloretilen; 4) izopren;
A) 2,4 B) 1,3 C) 1,2,3 **D) 2, 3**

1-2 №2146415127

562. Chidamlilik va elestiklik jihatdan tabiiy kauchukdan ustun turadigan kauchukni ko'rsating.

A) butadiyen kauchuk
B) divinil kauchuk
C) xloropren kauchuk
D) butadiyen nitril kauchuk

1-2 №2146515127

563. Qaysi tola mustaxkam va zararsizligi tufayli jarrohlikda ishlatiladi?

A) kapron B) neylon C) lavsan D) nitron

1-2 №2146615127

564. Qaysi toladan baliq ovlash to'rlari to'qiladi?

A) kapron B) neylon C) lavsan D) nitron

1-2 №2146715127

565. Qaysi tola silliq va mayinligi tufayli jarrohlikda shoyi va ketgut tolalari o'rnida ishlatiladi?

A) polivinilspirt B) neylon C) lavsan D) nitron

1-2 №2146815127

566. Qaysi tola paxta tolasidan 4-5 marta mustaxkam, ultrabinafsha va turli agressiv suyuqliklar ta'siriga chidamli bo'ladi?

A) polivinilspirt B) neylon C) lavsan D) nitron

1-2 №2146915127

567. Qaysi tola mayin bo'lib, issiqlikni yaxshi saqlaydi va tabiiy junga boshqa tollarga nisbatan ko'proq o'xshaydi?

A) polivinilspirt B) neylon C) lavsan **D) nitron**

1-5 №2147015128

568. Molekulyar massasi $15378\frac{g}{mol}$ bo'lgan lavsan tolasining bitta makromolekulasida nechta sp^3 orbitall mavjud?

A) 1280 B) 1276 **C) 1284** D) 1600

1-5 №2147115128

569. Molekulyar massasi $10188\frac{g}{mol}$ bo'lgan kapron tolasining bitta makromolekulasida nechta bog' hosil qilishda qatnashgan sp^3 orbital mavjud?

A) 2072 B) 2160 C) 2070 D) 2164

1-5 №2147215128

570. Molekulyar massasi $24878\frac{g}{mol}$ bo'lgan anid tolasining bitta makromolekulasida nechta bog' hosil qilishda qatnashgan sp^3 orbital mavjud?

A) 5060 B) 5284 **C) 5062** D) 5280

1-2 №2147315128

571. Bir molekuladan olingan nitron tolasi va neylon tolasi tarkibidagi uglerod atomlar soni o'zaro teng bo'lib, sp^3 orbitallar soni 1 taga farq qilsa, neylon tolasining molekulyar massasini $\left(\frac{g}{mol}\right)$ aniqlang.

A) 18080 **B) 18098** C) 18062 D) 19538

1-5 №2147415128

572. Bir molekuladan olingan tabiiy kauchuk va siloksan kauchuk tarkibidagi atomlar soni o'zaro teng

bo’lib, sp^3 orbitallar soni 976 taga farq qilsa, siloksan kauchukning molekulyar massasini $\left(\frac{g}{mol}\right)$ aniqlang.
A)6354 B)7650 C)6336 D)7668

1-5 №2147515128

573. Radikal polimerlanish orqali $8348\frac{g}{mol}$ molekulyar massali polistirol olindi $(P = 80)$. Agar polimer hosil bo’lishining zanjir uzilish bosqichi vodorod ajralishi bilan borgan bo’lsa, polimerlanish reaksiyasida qaysi modda initsiator sifatida ishlatilgan?
A)CH_2 $CHC(O)OOC(O)CHCH_2$
B)C_6 H_5 $C(O)OOC(O)C_6$ H_5
C)C_2 H_5 $C(O)OOC(O)C_2$ H_5
D)CH_2 CH_2

1-5 №2147615128

574. Radikal polimerlanish orqali $13528\frac{g}{mol}$ molekulyar massali divinil kauchuk olindi $(P = 250)$. Agar polimer hosil bo’lishining zanjir uzilish bosqichi vodorod ajralishi bilan borgan bo’lsa, polimerlanish reaksiyasida qaysi modda initsiator sifatida ishlatilgan?
A)CH_2 $CHC(O)OOC(O)CHCH_2$
B)C_6 H_5 $C(O)OOC(O)C_6$ H_5
C)C_2 H_5 $C(O)OOC(O)C_2$ H_5
D)CH_2 CH_2

1-2 №2147715128

575. Ekvimolyar nisbatda olingan monomerlar polikondensatlanganda $76{,}89\ g$ lavsan va $14{,}31\ g$ suv hosil bo’ldi. Polimerlanish darajasini aniqlang.
A)100 B)70 **C)80** D)90

1-4 №2147715130

576. Fenilasetat, metil benzoate va fenil sirka kislota aralashmasi Na metali bilan ishlanganda olingan gaz miqdori boshlang'ish aralashmaning 25% miqdori yondirilganda hosil bo'lgan gaz miqdori bilan aralashtirilganda $\left(D_{H_2} = 20,6\right)$ $13,44\ l$ gaz aralashmasi hosil bo'ldi. Agar fenil asetat va metil benzoat tarkibidagi vodorod atomlari soni $1:3$ 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

577. Fenilasetat, metil benzoat va fenil sirka kislota aralashmasi Na metali bilan ishlanganda olingan gaz miqdori boshlang'ish aralashmaning 25% miqdori yondirilganda hosil bo'lgan gaz miqdori bilan aralashtirilganda $\left(D_{H_2} = 20,6\right)$ $13,44\ l$ gaz aralashmasi hosil bo'ldi. Agar fenil asetat va metil benzoat tarkibidagi vodorod atomlari soni $1:3$ 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

578. Fenilasetat, metil benzoate va fenil sirka kislota aralashmasi Na metali bilan ishlanganda olingan gaz miqdori boshlang'ish aralashmaning 25% miqdori yondirilganda hosil bo'lgan gaz miqdori bilan aralashtirilganda $\left(D_{H_2} = 21,16\right)$ $22,4\ l$ gaz aralashmasi hosil bo'ldi. Agar fenil asetat va metil benzoat tarkibidagi vodorod atomlari soni $1:4$ 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

579. Fenilasetat, metil benzoate va fenil sirka kislota aralashmasi Na metali bilan ishlanganda olingan gaz miqdori boshlang'ish aralashmaning 25% miqdori yondirilganda hosil bo'lgan gaz miqdori bilan aralashtirilganda $\left(D_{H_2} = 21,16\right)$ $22,4\ l$ gaz aralashmasi hosil bo'ldi. Agar fenil asetat va metil benzoat tarkibidagi vodorod atomlari soni $1:4$ 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

580. Fenilasetat, metil benzoate va fenil sirka kislota aralashmasi Na metali bilan ishlanganda olingan gaz miqdori boshlang'ish aralashmaning 25% miqdori yondirilganda hosil bo'lgan gaz miqdori bilan aralashtirilganda $\left(D_{H_2} = 21,16\right)$ $22,4\ l$ gaz aralashmasi hosil bo'ldi. Agar fenil asetat va metil benzoat tarkibidagi vodorod atomlari soni $1:3$ 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

581. Fenilasetat, metil benzoate va fenil sirka kislota aralashmasi Na metali bilan ishlanganda olingan gaz miqdori boshlang'ish aralashmaning 25% miqdori yondirilganda hosil bo'lgan gaz miqdori bilan aralashtirilganda $\left(D_{H_2} = 21,16\right)$ $22,4\ l$ gaz aralashmasi hosil bo'ldi. Agar fenil asetat va metil benzoat tarkibidagi vodorod atomlari soni $1:3$ 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

582. Fenilasetat, metil benzoate va fenil sirka kislota aralashmasi Na metali bilan ishlanganda olingan gaz miqdori boshlang'ish aralashmaning 25% miqdori yondirilganda hosil bo'lgan gaz miqdori bilan aralashtirilganda $\left(D_{H_2} = 20,6\right)$ $67,2\ l$ gaz aralashmasi hosil bo'ldi. Agar fenil asetat va metil benzoat tarkibidagi vodorod atomlari soni $1:3$ 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

583. Fenilasetat, metil benzoate va fenil sirka kislota aralashmasi Na metali bilan ishlanganda olingan gaz miqdori boshlang'ish aralashmaning 25% miqdori yondirilganda hosil bo'lgan gaz miqdori bilan aralashtirilganda $\left(D_{H_2} = 20,6\right)$ $67,2\ l$ gaz aralashmasi hosil bo'ldi. Agar fenil asetat va metil benzoat tarkibidagi vodorod atomlari soni $1:3$ 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

584. Fenilasetat, metil benzoat va fenil sirka kislota aralashmasi Na metali bilan ishlanganda olingan gaz miqdori boshlang'ish aralashmaning 25% miqdori yondirilganda hosil bo'lgan gaz miqdori bilan aralashtirilganda $\left(D_{H_2}=19,9\right)$ $89,6\ l$ gaz aralashmasi hosil bo'ldi. Agar fenil asetat va metil benzoat tarkibidagi vodorod atomlari soni $2:3$ 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

585. Fenilasetat, metil benzoate va fenil sirka kislota aralashmasi Na metali bilan ishlanganda olingan gaz miqdori boshlang'ish aralashmaning 25% miqdori yondirilganda hosil bo'lgan gaz miqdori bilan aralashtirilganda $\left(D_{H_2}=19,9\right)$ $89,6\ l$ gaz aralashmasi hosil bo'ldi. Agar fenil asetat va metil benzoat tarkibidagi vodorod atomlari soni $2:3$ 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

586. Fenilasetat, metil benzoate va fenil sirka kislota aralashmasi Na metali bilan ishlanganda olingan gaz miqdori boshlang'ish aralashmaning 25% miqdori yondirilganda hosil bo'lgan gaz miqdori bilan aralashtirilganda $\left(D_{H_2}=19,2\right)$ $13,44\ l$ gaz aralashmasi hosil bo'ldi. Agar fenil asetat va metil benzoat tarkibidagi vodorod atomlari soni $1:4$ 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

587. Fenilasetat, metil benzoate va fenil sirka kislota aralashmasi Na metali bilan ishlanganda olingan gaz miqdori boshlang'ish aralashmaning 25% miqdori yondirilganda hosil bo'lgan gaz miqdori bilan aralashtirilganda $\left(D_{H_2}=19,2\right)$ $13,44\ l$ gaz aralashmasi hosil bo'ldi. Agar fenil asetat va metil benzoat tarkibidagi vodorod atomlari soni $1:4$ 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

588. 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

589. 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

590. 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

591. 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

592. 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

593. 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

594. 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

595. 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

596. 100 ml alken va kislorod aralashmasi portlatildi. Bunda kislorodning hajmi alken hajmining 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

597. 160 ml alken va kislorod aralashmasi portlatildi. Bunda kislorodning hajmi alken hajmining 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

598. 100 ml alken va kislorod aralashmasi portlatildi. Bunda kislorodning hajmi alken hajmining 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

599. 100 ml alken va kislorod aralashmasi portlatildi. Bunda kislorodning hajmi alken hajmining 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

600. 160 ml alken va kislorod aralashmasi portlatildi. Bunda kislorodning hajmi alken hajmining 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

601. 170 ml alken va kislorod aralashmasi portlatildi. Bunda kislorodning hajmi alken hajmining 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

602. 70 ml alken va kislorod aralashmasi portlatildi. Bunda kislorodning hajmi alken hajmining 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

603. 100 ml alken va kislorod aralashmasi portlatildi. Bunda kislorodning hajmi alken hajmining 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

604. 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

605. 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

606. 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

607. 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

608. 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

609. 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

610. Sirka kislotaning quyida keltirilgan tuzlari qanday maqsadlarda ishlatilishi to'g'ri ko'rsatilgan javobni aniqlang.
1)$(CH_3CCO)_2Pb$; 2) $(CH_3CCO)_2Fe$; 3) $(CH_3CCO)_2Cu$; 4) $(CH_3CCO)_3Al$;
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

611. Alkan tetra xlorlanganda hosil bo'lgan aralashma bug'ining geliyga nisbatan zichligi 16,4 ga teng bo'lsa, dastlabki alkanning bitta molekulasida nechta sp^3 gibridlangan orbital bo'ladi? (alkan va xlor to'liq reaksiyaga kirishgan deb hisoblang)
A)12 B)8 C)16 D)20

1-4 №2151315135
612. Alkan tetra xlorlanganda hosil bo'lgan aralashma bug'ining geliyga nisbatan zichligi 15,7 ga teng bo'lsa, dastlabki alkanning bitta molekulasida nechta sp^3 gibridlangan orbital bo'ladi? (alkan va xlor to'liq reaksiyaga kirishgan deb hisoblang)
A)12 B)8 C)16 D)20

1-4 №2151415135
613. Alkan tetra xlorlanganda hosil bo'lgan aralashma bug'ining geliyga nisbatan zichligi 17,1 ga teng bo'lsa, dastlabki alkanning bitta molekulasida nechta sp^3 gibridlangan orbital bo'ladi? (alkan va xlor to'liq reaksiyaga kirishgan deb hisoblang)
A)12 B)8 C)16 D)20

1-4 №2151515135
614. Alkan tetra xlorlanganda hosil bo'lgan aralashma bug'ining geliyga nisbatan zichligi 17,8 ga teng bo'lsa, dastlabki alkanning bitta molekulasida nechta sp^3 gibridlangan orbital bo'ladi? (alkan va xlor to'liq reaksiyaga kirishgan deb hisoblang)
A)12 B)8 C)16 D)20

1-4 №2151715135
615. Alkan tetra xlorlanganda hosil bo'lgan aralashma bug'ining geliyga nisbatan zichligi 18,5 ga teng bo'lsa, dastlabki alkanning bitta molekulasida nechta sp^3 gibridlangan orbital bo'ladi? (alkan va xlor to'liq reaksiyaga kirishgan deb hisoblang)
A)12 B)8 C)16 D)24

1-4 №2151815135
616. Alkan tetra xlorlanganda hosil bo'lgan aralashma bug'ining geliyga nisbatan zichligi 15 ga teng bo'lsa, dastlabki alkanning bitta molekulasida nechta sp^3 gibridlangan orbital bo'ladi? (alkan va xlor to'liq reaksiyaga kirishgan deb hisoblang)
A)12 B)8 C)16 D)4

1-4 №2151915136
617. Suvsiz bir atomli spirt ($R^{18}OH$) va bir asosli karbon kislota (R^1COOH) 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
618. Suvsiz bir atomli spirt ($R^{18}OH$) va bir asosli karbon kislota (R^1COOH) 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
619. Suvsiz bir atomli spirt ($R^{18}OH$) va bir asosli karbon kislota (R^1COOH) 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
620. Suvsiz bir atomli spirt ($R^{18}OH$) va bir asosli karbon kislota (R^1COOH) 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
621. Suvsiz bir atomli spirt ($R^{18}OH$) va bir asosli karbon kislota (R^1COOH) 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
622. Suvsiz bir atomli spirt ($R^{18}OH$) va bir asosli karbon kislota (R^1COOH) 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
623. Suvsiz bir atomli spirt ($R^{18}OH$) va bir asosli karbon kislota (R^1COOH) 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
624. Suvsiz bir atomli spirt ($R^{18}OH$) va bir asosli karbon kislota (R^1COOH) 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
625. 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
626. 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
627. 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
628. 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 CO_2 hosil bo'ladi?
A)79,2 B)35,2 C)61,6 D)26,4

1-4 №2152815141
629. To'yingan uch atomli spirt yonishidan hosil bo'lgan suvning miqdori (mol) shu spirtning yonishi uchun sarflangan kislorod miqdoridaN№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

630. To'yingan uch atomli spirt yonishidan hosil bo'lgan suvning miqdori (mol) shu spirtning yonishi uchun sarflangan kislorod miqdoridaNo1,1875 marta kichik. Shu spirtning 0,2 molini yoqishidan necha gramm CO_2 hosil bo'ladi?
A)79,2 B)35,2 C)61,6 D)26,4

1-4 №2153115141

631. 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

632. 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 CO_2 hosil bo'ladi?
A)79,2 B)35,2 C)61,6 D)26,4

1-4 №2153315141

633. 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

634. To'yingan uch atomli spirt yonishidan hosil bo'lgan suvning miqdori (mol) shu spirtning yonishi uchun sarflangan kislorod miqdoridaNo1,25 marta kichik. Shu spirtning 0,2 molini yoqishidan necha gramm CO_2 hosil bo'ladi?
A)79,2 B)35,2 C)61,6 D)26,4

1-4 №2153515141

635. To'yingan uch atomli spirt yonishidan hosil bo'lgan suvning miqdori (mol) shu spirtning yonishi uchun sarflangan kislorod miqdoridaNo1,1875 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

636. 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 $5,6\ l$ (n.sh) CO_2 gazi ajraldi. Murakkab efirni aniqlang.
A)$CH_3COOC_2H_5$
B)$CH_3OOCCOOCH_3$
C)$CH_3OOCCOOC_2H_5$
D)$CH_3COOC_2H_5$

1-4 №2153715142

637. 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 $5,6\ l$ (n.sh) CO_2 gazi ajraldi. Murakkab efirni aniqlang.
A)CH_3COOCH_3
B)$CH_3OOCCOOCH_3$
C)$CH_3OOCCOOC_2H_5$
D)$CH_3COOC_2H_5$

1-4 №2153815142

638. 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 $5,6\ l$ (n.sh) CO_2 gazi ajraldi. Murakkab efirni aniqlang.
A)$CH_3COOC_2H_5$
B)$CH_3OOCCOOC_3H_7$
C)$CH_3OOCCOOC_2H_5$
D)$CH_3COOC_3H_7$

1-4 №2153915142

639. 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 $5,6\ l$ (n.sh) CO_2 gazi ajraldi. Murakkab efirni aniqlang.
A)$CH_3COOC_2H_5$
B)$CH_3OOCCOOCH_3$
C)$C_3H_7OOCCOOC_2H_5$
D)$CH_3COOC_2H_5$

1-4 №2154015143

640. 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 $3,75:1$ bo'lsa, oksazolning miqdorini (mol) toping.
A)0,9 B)0,2 C)0,3 D)0,1

1-4 №2154115143

641. 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 $3,75:1$ bo'lsa, tiazolning miqdorini (mol) toping.
A)0,9 B)0,2 C)0,3 D)0,1

1-4 №2154215143

642. 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 $5:1,5$ bo'lsa, tiazolning miqdorini (mol) toping.
A)1,2 B)0,3 C)0,1 D)0,2

1-4 №2154315143

643. 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 $5:1,5$ bo'lsa, okszolning miqdorini (mol) toping.
A)1,2 B)0,3 C)0,1 D)0,2

1-4 №2154415143

644. 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 $6,25:1$ bo'lsa, tiazolning miqdorini (mol) toping.
A)3 B)0,4 C)0,6 D)0,2

1-4 №2154515143

645. 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 $6,25:1$ bo'lsa, okszolning miqdorini (mol) toping.
A)3 B)0,4 C)0,6 D)0,2

1-4 №2154615144

646. 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 $8,75:1$ bo'lsa, tiazolning miqdorini (mol) toping.
A)2,1 B)0,2 C)0,5 D)0,3

1-4 №2154715145

647. 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 $8,75:1$ bo'lsa, okszolning miqdorini (mol) toping.
A)2,1 B)0,2 C)0,5 D)0,3

1-4 №215481516

648. 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

649. 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

650. 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

651. 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

652. 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

653. 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

654. 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

655. Metall sulfat kristalogidrati va $K_2S \cdot 5H_2O$ 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 K_2SO_4 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

656. Metall sulfat kristalogidrati va $K_2S \cdot 5H_2O$ 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 K_2SO_4 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

657. Metall sulfat kristalogidrati va $K_2S \cdot 5H_2O$ 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 K_2SO_4 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

658. Metall sulfat kristalogidrati va $K_2S \cdot 5H_2O$ 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 K_2SO_4 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

659. Metall sulfat kristalogidrati va $K_2S \cdot 5H_2O$ dan teng mol miqdorda olinga№180g aralashma 88 ml suvda eritildi. Bunda 38,4 g metall sulfidi cho'kmaga tushib qolgan eritmadagi yagona elektrolit K_2SO_4 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

660. Metall sulfat kristalogidrati va $K_2S \cdot 5H_2O$ 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 K_2SO_4 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

661. Metall sulfat kristalogidrati va $K_2S \cdot 5H_2O$ dan teng mol miqdorda olingan 62g aralashma 127 ml suvda eritildi. Bunda 11 g metall sulfidi cho'kmaga tushib qolgan eritmadagi yagona elektrolit K_2SO_4 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

662. Metall sulfat kristalogidrati va $K_2S \cdot 5H_2O$ dan teng mol miqdorda olingan 240 g aralashma 169 ml suvda eritildi. Bunda 72 g metall sulfidi cho'kmaga tushib qolgan eritmadagi yagona elektrolit K_2SO_4 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

663. 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

664. 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

665. 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

666. 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

667. 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

668. 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)SO_3 B)SO_2 C)P_2O_5 D)CO_2

1-4 №205151586

669. 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)SO_3 B)SO_2 C)P_2O_5 D)CO_2

1-4 №205161586

670. 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)SO_3 B)SO_2 C)P_2O_5 D)CO_2

1-4 №205171586

671. 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)SO_3 B)SO_2 C)P_2O_5 D)CO_2

1-4 №205181587

672. 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

673. 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

674. 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

675. 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

676. 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

677. 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

678. 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

679. 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

680. 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

681. 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

682. 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

683. 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

684. $CO_{(g)} + H_2O_{(g)} \rightleftarrows CO_{2(g)} + H_2$ 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

685. $CO_{(g)} + N_2O_{(g)} \rightleftarrows CO_{2(g)} + N_2$ 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, N_2O va N_2 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

686. $CO_{(g)} + H_2O_{(g)} \rightleftarrows CO_{2(g)} + H_2$ 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

687. $CO_{(g)} + N_2O_{(g)} \rightleftarrows CO_{2(g)} + N_2$ 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, N_2O va N_2 larning yangi muvozanat konsentratsiyalari teng o'zaro teng bo'ldi. Agar reaksiya 1 l hajmli idishda olib borilgan bo'lsa, CO va N_2 larning yangi muvozanat konsentratsiyalari yig'indisini toping.
A)7 B)5 C)6 D)4

1-4 №205341589

688. $SO_{2(g)} + O_{2(g)} \rightleftarrows SO_{3(g)}$ 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, SO_3 va O_2 larning yangi muvozanat konsentratsiyalari yig'indisini toping.
A)7 B)5 C)6 D)3

1-4 №205351589

689. $SO_{2(g)} + O_{2(g)} \rightleftarrows SO_{3(g)}$ 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, SO_3 va O_2 larning yangi muvozanat konsentratsiyalari yig'indisini toping.
A)28,5 B)7 C)25 D)9

1-4 №205361589

690. $SO_{2(g)} + O_{2(g)} \rightleftarrows SO_{3(g)}$ 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, SO_3 va O_2 larning yangi muvozanat konsentratsiyalari yig'indisini toping.
A)24,5 B)20 C)9 D)8

1-4 №205371590

691. 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 $CaHPO_4$ ning massasini (g) aniqlang.
A)6,8 B)11,7 C)20,4 D)3,4

1-4 №205381590

692. 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 $Ca(H_2PO_4)_2$ ning massasini (g) aniqlang.
A)6,8 B)11,7 C)20,4 D)3,4

1-4 №205391590

693. 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 $CaHPO_4$ ning massasini (g) aniqlang.
A)20,4 B)23,4 C)6,8 D)35,1

1-4 №205401590

694. 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 $Ca(H_2PO_4)_2$ ning massasini (g) aniqlang.
A)20,4 B)23,4 C)6,8 D)35,1

1-4 №205411590

695. 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 $CaHPO_4$ ning massasini (g) aniqlang.
A)20,4 B)23,4 C)6,8 D)35,1

1-4 №205421590

696. 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 $Ca(H_2PO_4)_2$ ning massasini (g) aniqlang.
A)20,4 B)23,4 C)6,8 D)35,1

1-4 №205431590

697. 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 $CaHPO_4$ ning massasini (g) aniqlang.
A)20,4 B)23,4 C)6,8 D)35,1

1-4 №205441590

698. 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 $Ca(H_2PO_4)_2$ ning massasini (g) aniqlang.
A)20,4 B)23,4 C)6,8 D)35,1

1-3 №205451591

699. Sulfat kislotaning 50^0C dagi 0,01 N li eritmasi uchun pOH qiymatini toping. Suvning 50^0C dagi ion ko'paytmasi $1\cdot10^{-12,25}$ ga teng.
A)12 B)10,25 C)2 D)14,25

1-3 №205461591

700. Sulfat kislotaning 50^0C dagi 0,01 N li eritmasi uchun pH qiymatini toping. Suvning 50^0C dagi ion ko'paytmasi $1\cdot10^{-12,25}$ ga teng.
A)12 B)10,25 C)2 D)14,25

1-3 №205471591

701. Bariy gidroksidning 50^0C dagi 0,01 N li eritmasi uchun pOH qiymatini toping. Suvning 50^0C dagi ion ko'paytmasi $1\cdot10^{-12,25}$ ga teng.
A)12 B)10,25 C)2 D)14,25

1-3 №205481591

702. Bariy gidroksidning 50^0C dagi 0,01 N li eritmasi uchun pH qiymatini toping. Suvning 50^0C dagi ion ko'paytmasi $1\cdot10^{-12,25}$ ga teng.
A)12 B)10,25 C)2 D)14,25

1-3 №205491591

703. Stronsiy gidroksidning 40^0C dagi 0,005 M li eritmasi uchun pH qiymatini 10,5 ga teng bo'lsa, 40^0C da neytral muhitning pH qiymati nechaga teng bo'ladi?
A)7 B)8,5 C)12,5 D)6,25

1-3 №205501591

704. Sulfat kislotaning 40^0C dagi 0,005 M li eritmasi uchun pOH qiymatini 10,5 ga teng bo'lsa, 40^0C da neytral muhitning pH qiymati nechaga teng bo'ladi?
A)7 B)8,5 C)12,5 D)6,25

1-3 №205511592

705. $_{91}Pa \rightarrow {}_{82}Pb + x\alpha + y\beta^-$

Pa izotopi parchalanganda $41,6\ mg$ Pb va $6,02\cdot10^{20}$ 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

706. $_{92}U \rightarrow {}_{82}Pb + x\alpha + y\beta^-$

$48\ mg$ U izotopi parchalanganda $72,24\cdot10^{19}$ 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

707. $_{90}Th \rightarrow {}_{82}Pb + x\alpha + y\beta^-$

Th izotopi parchalanganda $41,6\ mg$ Pb va $48,16\cdot10^{19}$ dona elektron hosil bo'ladi. Th izotopidagi neytronlar sonini toping. (Th atomida neytronlar soni Pb nikida№16 taga ko'p).
A)142 B)232 C)208 D)126

1-3 №205531592

708. $_{94}Pu \rightarrow {}_{82}Pb + x\alpha + y\beta^-$

$24,4\ mg$ Pu izotopi parchalanganda $36,12\cdot10^{19}$ dona elektron hosil bo'ladi. Pu izotopidagi neytronlar sonini toping. (Pu atomida neytronlar soni Pb nikidan 24 taga ko'p).
A)150 B)244 C)208 D)126

1-3 №205541592

709. $_{96}Cm \rightarrow {}_{82}Pb + x\alpha + y\beta^-$

Cm izotopi parchalanganda $62,4\ mg$ Pb va $108,36\cdot10^{19}$ dona elektron hosil bo'ladi. Cm izotopidagi neytronlar sonini toping. (Cm atomida neytronlar soni Pb nikidan 26 taga ko'p).
A)152 B)248 C)208 D)126

1-3 №205551592

710. $_{100}Fm \rightarrow {}_{82}Pb + x\alpha + y\beta^-$

$38,4\ mg$ Fm izotopi parchalanganda $54,18\cdot10^{19}$ dona elektron hosil bo'ladi. Fm izotopidagi neytronlar sonini toping. (Fm atomida neytronlar soni Pb nikidan 30 taga ko'p).
A)156 B)256 C)208 D)126

1-3 №205561592

711. $_{98}Cf \rightarrow {}_{82}Pb + x\alpha + y\beta^-$

Cf izotopi parchalanganda $31,2\ mg$ Pb va $54,18\cdot10^{19}$ dona elektron hosil bo'ladi. Cf izotopidagi neytronlar sonini toping. (Cf atomida neytronlar soni Pb nikidan 28 taga ko'p).
A)154 B)252 C)208 D)126

1-3 №205561592

712. $_{93}Np \rightarrow {}_{82}Pb + x\alpha + y\beta^-$

$59\ mg$ Np izotopi parchalanganda $45,15\cdot10^{19}$ dona elektron hosil bo'ladi. Np izotopidagi neytronlar sonini toping. (Np atomida neytronlar soni Pb nikida№17 taga ko'p).
A)143 B)236 C)208 D)126

1-3 №205581592

713. $_{99}Es \rightarrow {}_{82}Pb + x\alpha + y\beta^-$

Es izotopi parchalanganda $52\ mg$ Pb va $75,25\cdot10^{19}$ dona elektron hosil bo'ladi. Cm izotopidagi neytronlar sonini toping. (Cm atomida neytronlar soni Pb nikidan 27 taga ko'p).
A)153 B)252 C)208 D)126

1-3 №205591593

714. 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

715. 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

716. 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

717. 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

718. 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

719. 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

720. 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

721. 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

722. 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

723. 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

724. 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

725. 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

726. 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

727. 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

728. Berilgan tartibda elementlarning valent elektronlar soni qanday o’zgaradi? (elementlarning tartib raqamlari berilgan)

$_{3}2 \xrightarrow{1} {}_{27} \xrightarrow{2} {}_{45} \xrightarrow{3} {}_{41}$

a)ortadi; b) kamayadi; c) o’zgarmaydi;
A)1 -b; 2 -c; 3 -a; B)1 -c; 2 -a; 3 -b;
C)1 -b; 2 -c; 3 -b; D)1 -a; 2 -c; 3 -b;

1-3 №205741594

729. Berilgan tartibda elementlarning valent elektronlar soni qanday o’zgaradi? (elementlarning tartib raqamlari berilgan)

$_{2}2 \xrightarrow{1} {}_{27} \xrightarrow{2} {}_{45} \xrightarrow{3} {}_{41}$

a)ortadi; b) kamayadi; c) o’zgarmaydi;
A)1 -b; 2 -c; 3 -a; B)1 -c; 2 -a; 3 -b;
C)1 -b; 2 -c; 3 -b; D)1 -a; 2 -c; 3 -b;

1-3 №205591593

730. Berilgan tartibda elementlarning valent elektronlar soni qanday o’zgaradi? (elementlarning tartib raqamlari berilgan)

$_{3}3 \xrightarrow{1} {}_{27} \xrightarrow{2} {}_{45} \xrightarrow{3} {}_{41}$

a)ortadi; b) kamayadi; c) o’zgarmaydi;
A)1 -b; 2 -c; 3 -a; B)1 -c; 2 -a; 3 -b;
C)1 -b; 2 -c; 3 -b; D)1 -a; 2 -c; 3 -b;

1-3 №205591593

731. Berilgan tartibda elementlarning valent elektronlar soni qanday o’zgaradi? (elementlarning tartib raqamlari berilgan)

$_{3}2 \xrightarrow{1} {}_{27} \xrightarrow{2} {}_{45} \xrightarrow{3} {}_{41}$

a)ortadi; b) kamayadi; c) o’zgarmaydi;
A)1 -b; 2 -c; 3 -a; B)1 -c; 2 -a; 3 -b;
C)1 -b; 2 -c; 3 -b; D)1 -a; 2 -c; 3 -b;

1-3 №205591593

732. Berilgan tartibda elementlarning valent elektronlar soni qanday o'zgaradi? (elementlarning tartib raqamlari berilgan)

$_{3}2 \xrightarrow{1} {}_{28} \xrightarrow{2} {}_{7}8 \xrightarrow{3} {}_{4}1$

a)ortadi; b) kamayadi; c) o'zgarmaydi;

A)1 -b; 2 -c; 3 -a; B)1 -c; 2 -a; 3 -b;

C)1 -b; 2 -c; 3 -b; D)1 -a; 2 -c; 3 -b;

1-3 №205601593

733. Berilgan tartibda elementlarning valent elektronlar soni qanday o'zgaradi? (elementlarning tartib raqamlari berilgan)

$_{4}0 \xrightarrow{1} {}_{44} \xrightarrow{2} {}_{8}6 \xrightarrow{3} {}_{4}1$

a)ortadi; b) kamayadi; c) o'zgarmaydi;

A)1 -b; 2 -c; 3 -a; B)1 -c; 2 -a; 3 -b;

C)1 -b; 2 -c; 3 -b; D)1 -a; 2 -c; 3 -b;

1-3 №205611593

734. Berilgan tartibda elementlarning valent elektronlar soni qanday o'zgaradi? (elementlarning tartib raqamlari berilgan)

$_{5}7 \xrightarrow{1} {}_{78} \xrightarrow{2} {}_{4}8 \xrightarrow{3} {}_{4}1$

a)ortadi; b) kamayadi; c) o'zgarmaydi;

A)1 -b; 2 -c; 3 -a; B)1 -c; 2 -a; 3 -b;

C)1 -b; 2 -c; 3 -b; D)1 -a; 2 -c; 3 -b;

1-3 №205621593

735. Berilgan tartibda elementlarning oxirgi elektronlari uchun orbital kvant sonining qiymati qanday qanday o'zgaradi? (elementlarning tartib raqami keltirilgan).

$_{5}5 \xrightarrow{1} {}_{47} \xrightarrow{2} {}_{8}5 \xrightarrow{3} {}_{2}4$

a)ortadi; b) kamayadi; c) o'zgarmaydi;

A)1 -b; 2 -c; 3 -a; B)1 -c; 2 -a; 3 -b;

C)1 -b; 2 -c; 3 -b; D)1 -a; 2 -b; 3 -a;

1-3 №205631593

736. Berilgan tartibda elementlarning oxirgi elektronlari uchun orbital kvant sonining qiymati qanday qanday o'zgaradi? (elementlarning tartib raqami keltirilgan).

$_{1}1 \xrightarrow{1} {}_{47} \xrightarrow{2} {}_{8}5 \xrightarrow{3} {}_{2}5$

a)ortadi; b) kamayadi; c) o'zgarmaydi;

A)1 -a; 2 -b; 3 -a; B)1 -c; 2 -a; 3 -b;

C)1 -b; 2 -c; 3 -b; D)1 -a; 2 -c; 3 -b;

1-3 №205641593

737. Berilgan tartibda elementlarning oxirgi elektronlari uchun orbital kvant sonining qiymati qanday qanday o'zgaradi? (elementlarning tartib raqami keltirilgan).

$_{3}7 \xrightarrow{1} {}_{74} \xrightarrow{2} {}_{5}2 \xrightarrow{3} {}_{2}7$

a)ortadi; b) kamayadi; c) o'zgarmaydi;

A)1 -a; 2 -b; 3 -a; B)1 -c; 2 -a; 3 -b;

C)1 -b; 2 -c; 3 -b; D)1 -a; 2 -c; 3 -b;

1-3 №205641593

738. Berilgan tartibda elementlarning oxirgi elektronlari uchun orbital kvant sonining qiymati qanday qanday o'zgaradi? (elementlarning tartib raqami keltirilgan).

$_{5}6 \xrightarrow{1} {}_{89} \xrightarrow{2} {}_{8}2 \xrightarrow{3} {}_{7}6$

a)ortadi; b) kamayadi; c) o'zgarmaydi;

A)1 -a; 2 -b; 3 -a; B)1 -c; 2 -a; 3 -b;

C)1 -b; 2 -c; 3 -b; D)1 -a; 2 -c; 3 -b;

1-3 №205651594

739. Berilgan tartibda elementlarning oxirgi elektronlari uchun magnit kvant sonining qiymati qanday qanday o'zgaradi? (elementlarning tartib raqami keltirilgan).

$_{2}9 \xrightarrow{1} {}_{21} \xrightarrow{2} {}_{2}6 \xrightarrow{3} {}_{3}0$

a)ortadi; b) kamayadi; c) o'zgarmaydi;

A)1 -b; 2 -c; 3 -a B)1 -c; 2 -a; 3 -b;

C)1 -b; 2 -c; 3 -b; D)1 -a; 2 -c; 3 -b;

1-3 №205661594

740. Berilgan tartibda elementlarning oxirgi elektronlari uchun magnit kvant sonining qiymati qanday qanday o'zgaradi? (elementlarning tartib raqami keltirilgan).

$_{4}7 \xrightarrow{1} {}_{39} \xrightarrow{2} {}_{2}6 \xrightarrow{3} {}_{4}8$

a)ortadi; b) kamayadi; c) o'zgarmaydi;

A)1 -b; 2 -c; 3 -a B)1 -c; 2 -a; 3 -b;

C)1 -b; 2 -c; 3 -b; D)1 -a; 2 -c; 3 -b;

1-3 №205671594

741. Berilgan tartibda elementlarning oxirgi elektronlari uchun magnit kvant sonining qiymati qanday qanday o'zgaradi? (elementlarning tartib raqami keltirilgan).

$_{7}9 \xrightarrow{1} {}_{22} \xrightarrow{2} {}_{2}7 \xrightarrow{3} {}_{4}8$

a)ortadi; b) kamayadi; c) o'zgarmaydi;

A)1 -b; 2 -c; 3 -a B)1 -c; 2 -a; 3 -b;

C)1 -b; 2 -c; 3 -b; D)1 -a; 2 -c; 3 -b;

1-3 №205681595

742. Tinch holatda p elektronlar soni d elektronlar sonidan 4 marta ko'p bo'lgan atomning valent elektronlar sonini aniqlang.

A)5 B)2 C)3 D)6

1-3 №205691595

743. Tinch holatda p elektronlar soni d elektronlar sonidan 9 taga ko'p bo'lgan atomning valent elektronlar sonini aniqlang.

A)5 B)2 C)3 D)6

1-3 №205701595

744. Tinch holatda p elektronlar soni d 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

745. Tinch holatda p elektronlar soni d 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

746. 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

747. 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

748. 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

749. 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

750. 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

751. 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

752. 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

753. 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

754. 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

755. 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 $0{,}5\ M$ li natriy gidroksid eritmasidan qancha hajm (l) talab etiladi?
A)0,72 B)0,8 C)0,44 D)0,28

1-4 №205821596

756. 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 $0{,}4\ M$ li natriy gidroksid eritmasidan qancha hajm (l) talab etiladi?
A)3,4 **B)3,1** C)1,9 D)1,2

1-4 №205831596

757. 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 $0{,}4\ M$ li natriy gidroksid eritmasidan qancha hajm (l) talab etiladi?
A)1,3 B)0,7 **C)1,15** D)0,45

1-4 №205841596

758. 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 $0{,}5\ M$ li natriy gidroksid eritmasidan qancha hajm (l) talab etiladi?
A)1,8 B)1,08 C)0,66 **D)1,74**

759. 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 $0{,}5\ M$ li natriy gidroksid eritmasidan qancha hajm (l) talab etiladi?
A)0,84 B)0,88 C)0,52 D)0,32

760. 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 $0{,}2\ M$ li natriy gidroksid eritmasidan qancha hajm (l) talab etiladi?
A)4,6 **B)4,5** C)2,8 D)1,7

761. 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 $0{,}5\ M$ li natriy gidroksid eritmasidan qancha hajm (l) talab etiladi?
A)2,32 B)1,36 **C)2,2** D)0,84

762. 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 $0{,}5\ M$ li natriy gidroksid eritmasidan qancha hajm (l) talab etiladi?
A)2,16 B)1,2 C)0,76 **D)1,96**

763. 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 $0{,}5\ M$ li natriy gidroksid eritmasidan qancha hajm (l) talab etiladi?
A)1,32 B)1,52 C)0,8 D)0,52

764. Quyidagi $NO_2 \rightarrow N_2O_4$ reaksiyaning turini aniqlang.
A)birikish

765. Tarkibida kislorod atom massasi $18\ m.a.b$ ga teng bo'lgan ozonning 5 ta molekulasidagi protonlar va elektronlar yig'indisini aniqlang.
A)240 B)270 C)390 D)120

766. Tarkibida kislorod atom massasi $18\ m.a.b$ ga teng bo'lgan ozonning 5 ta molekulasidagi protonlar va neytonlar yig'indisini aniqlang.

A)240 B)270 C)390 D)120

767. Tarkibida kislorod atom massasi $18\ m.a.b$ ga teng bo'lgan ozonning 5 ta molekulasidagi protonlar, neytron va elektronlar yig'indisini aniqlang.
A)240 B)270 C)390 D)120

768. Tarkibida kislorod atom massasi $17\ m.a.b$ ga teng bo'lgan ozonning 6 ta molekulasidagi protonlar va elektronlar yig'indisini aniqlang.
A)288 B)306 C)450 D)144

769. Tarkibida kislorod atom massasi $17\ m.a.b$ ga teng bo'lgan ozonning 6 ta molekulasidagi protonlar va neytonlar yig'indisini aniqlang.
A)288 B)306 C)450 D)144

770. Tarkibida kislorod atom massasi $17\ m.a.b$ ga teng bo'lgan ozonning 6 ta molekulasidagi protonlar, neytron va elektronlar yig'indisini aniqlang.
A)288 B)306 C)450 D)144

771. Elektron pog'onachasida maksimal 18 ta elektron bo'lgan orbitalning orbital kvant sonini aniqlang.
A)4 B)6 C)7 D)5

772. Elektron pog'onachasida maksimal 22 ta elektron bo'lgan orbitalning orbital kvant sonini aniqlang.
A)4 B)6 C)7 D)5

773. Elektron pog'onachasida maksimal 26 ta elektron bo'lgan orbitalning orbital kvant sonini aniqlang.
A)4 B)6 C)7 D)5

774. Elektron pog'onachasida maksimal 30 ta elektron bo'lgan orbitalning orbital kvant sonini aniqlang.
A)4 B)6 C)7 D)5

775. Orbitallar soni 15 bo'lgan elektron pog'onachaning orbital kvant sonini ko'rsating.
A)3 B)6 C)7 D)5

776. Orbitallar soni 13 bo'lgan elektron pog'onachaning orbital kvant sonini ko'rsating.
A)3 B)6 C)7 D)5

777. Orbitallar soni 11 bo'lgan elektron pog'onachaning orbital 1kvant sonini ko'rsating.
A)3 B)6 C)7 D)5

778. Orbitallar soni 9 bo'lgan elektron pog'onachaning orbital kvant sonini ko'rsating.
A)3 B)6 C)7 D)4

779. 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

780. 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

781. 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

782. 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

783. 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

784. Orbital kvant soni qiymati 3 ga teng bo'lgan pog'onachadagi maksimal elektronlar soni L pog'onadagi umumiy elektronlar sonidan nechtaga ko'p?
A)6 B)4 C)12 D)36

785. Orbital kvant soni qiymati 3 ga teng bo'lgan pog'onachadagi maksimal elektronlar soni M pog'onadagi umumiy elektronlar sonidan nechtaga kam?
A)6 B)4 C)12 D)36

786. Orbital kvant soni qiymati 3 ga teng bo'lgan pog'onachadagi maksimal elektronlar soni K pog'onadagi umumiy elektronlar sonidan nechtaga ko'p?
A)6 B)4 C)12 D)36

787. Orbital kvant soni qiymati 3 ga teng bo'lgan pog'onachadagi maksimal elektronlar soni O pog'onadagi umumiy elektronlar sonidan nechtaga kam?
A)6 B)4 C)12 D)36

788. Bosh kvant sonlari farqi 2 ga teng bo'lgan ikkita pog'onadagi umumiy elektronlar soni farqi 24 ga teng bo'lsa, bosh kvant soni kichik bo'lgan pog'onadagi orbitallar sonini aniqlang.
A)4 B)9 C)1 D)16

789. Bosh kvant sonlari farqi 3 ga teng bo'lgan ikkita pog'onadagi umumiy elektronlar soni farqi 42 ga teng bo'lsa, bosh kvant soni kichik bo'lgan pog'onadagi orbitallar sonini aniqlang.
A)4 B)9 C)1 D)16

790. Bosh kvant sonlari farqi 2 ga teng bo'lgan ikkita pog'onadagi umumiy elektronlar soni farqi 32 ga teng bo'lsa, bosh kvant soni kichik bo'lgan pog'onadagi orbitallar sonini aniqlang.
A)4 B)9 C)1 D)16

791. Bosh kvant sonlari farqi 3 ga teng bo'lgan ikkita pog'onadagi umumiy elektronlar soni farqi 30 ga teng bo'lsa, bosh kvant soni kichik bo'lgan pog'onadagi orbitallar sonini aniqlang.
A)4 B)9 C)1 D)16

792. Bosh kvant sonlari farqi 4 ga teng bo'lgan ikkita pog'onadagi umumiy elektronlar soni farqi 64 ga teng bo'lsa, bosh kvant soni katta bo'lgan pog'onadagi orbitallar sonini aniqlang.
A)16 B)25 C)36 D)9

793. Bosh kvant sonlari farqi 5 ga teng bo'lgan ikkita pog'onadagi umumiy elektronlar soni farqi 70 ga teng bo'lsa, bosh kvant soni katta bo'lgan pog'onadagi orbitallar sonini aniqlang.
A)16 B)25 C)36 D)9

794. Bosh kvant sonlari farqi 3 ga teng bo'lgan ikkita pog'onadagi umumiy elektronlar soni farqi 42 ga teng bo'lsa, bosh kvant soni katta bo'lgan pog'onadagi orbitallar sonini aniqlang.
A)16 B)25 C)36 D)9

795. Bosh kvant sonlari farqi 2 ga teng bo'lgan ikkita pog'onadagi umumiy elektronlar soni farqi 24 ga teng bo'lsa, bosh kvant soni katta bo'lgan pog'onadagi orbitallar sonini aniqlang.
A)16 B)25 C)36 D)9

796. Bitta elektroni uchun kvant sonlari qiymati n=4, l=2, m_l=+2, m_s=+1/2 bo'lmagan nechta element davriy sistemada mavjud. Davriy sistemada 120 element mavjud deb hisoblang.
A)41 B)42 C)79 D)78

797. Bitta elektroni uchun kvant sonlari qiymati n=4, l=2, m_l=+2, m_s=+1/2 bo'lgan nechta element davriy sistemada mavjud. Davriy sistemada 120 element mavjud deb hisoblang.
A)41 B)42 C)79 D)78

798. Bitta elektroni uchun kvant sonlari qiymati n=4, l=2, m_l=0, m_s=+1/2 bo'lgan nechta element davriy sistemada mavjud. Davriy sistemada 120 element mavjud deb hisoblang.
A)41 B)40 C)79 D)80

799. Bitta elektroni uchun kvant sonlari qiymati n=4, l=2, m_l=0, m_s=+1/2 bo'lmagan nechta element davriy sistemada mavjud. Davriy sistemada 120 element mavjud deb hisoblang.

A)41 B)40 C)79 D)80

800. Bitta elektroni uchun kvant sonlari qiymati n=4, l=2, $m_l=^-1$, $m_s=^-1/2$ bo'lmagan nechta element davriy sistemada mavjud. Davriy sistemada 120 element mavjud deb hisoblang.
A)44 B)76 C)43 D)77

801. Bitta elektroni uchun kvant sonlari qiymati n=4, l=2, $m_l=^-1$, $m_s=^-1/2$ bo'lgan nechta element davriy sistemada mavjud. Davriy sistemada 120 element mavjud deb hisoblang.
A)44 B)76 C)43 D)77

802. Bitta elektroni uchun kvant sonlari qiymati n=4, l=2, $m_l=^0$, $m_s=^-1/2$ bo'lmagan nechta element davriy sistemada mavjud. Davriy sistemada 120 element mavjud deb hisoblang.
A)45 B)76 C)44 D)75

803. Bitta elektroni uchun kvant sonlari qiymati n=4, l=2, $m_l=^0$, $m_s=^-1/2$ bo'lgan nechta element davriy sistemada mavjud. Davriy sistemada 120 element mavjud deb hisoblang.
A)45 B)76 C)44 D)75

804. Xlorning ikki ioni tarkibida s -elektronlar soni o'zaro teng, p -elektronlar soni esa $1:2$ nisbatda bo'lsa, ulardan zaryadi kichik bo'lgan xlor ionida nechta elektron mavjud?
A)12 B)10 C)14 D)18

805. Xlorning ikki ioni tarkibida s -elektronlar soni o'zaro $1:1,5$ nisbatda, p -elektronlar soni esa $1:2$ nisbatda bo'lsa, ulardan zaryadi kichik bo'lgan xlor ionida nechta elektron mavjud?
A)12 B)10 C)14 D)18

806. Xlorning ikki ioni tarkibida s -elektronlar soni o'zaro $1:1,5$ nisbatda, p -elektronlar soni esa $1:2$ nisbatda bo'lsa, ulardan zaryadi katta bo'lgan xlor ionini ko'rsating?
A)$\square Cl\square^{\uparrow}(-1)$ B)$\square Cl\square^{+}(+3)$ C)$\square Cl\square^{+}(+5)$ D)$\square Cl\square^{+}(+7)$

807. Xlorning ikki ioni tarkibida s -elektronlar soni o'zaro teng, p -elektronlar soni esa $1:2$ nisbatda bo'lsa, ulardan zaryadi kichik bo'lgan xlor ionini ko'rsating?
A)$\square Cl\square^{\uparrow}(-1)$ B)$\square Cl\square^{+}(+3)$ C)$\square Cl\square^{+}(+5)$ D)$\square Cl\square^{+}(+7)$

808. Xlorning ikki ioni tarkibida s -elektronlar soni o'zaro teng, p -elektronlar soni esa $1:2$ nisbatda bo'lsa, ulardan zaryadi katta bo'lgan xlor ionini ko'rsating?
A)$\square Cl\square^{\uparrow}(-1)$ B)$\square Cl\square^{+}(+3)$ C)$\square Cl\square^{+}(+5)$ D)$\square Cl\square^{+}(+7)$

809. Selenning ikki ioni tarkibida s -elektronlar soni o'zaro teng, p -elektronlar soni esa $1:1,5$ nisbatda bo'lsa, ulardan zaryadi kichik bo'lgan selen ionida nechta elektron mavjud?
A)36 B)30 C)32 D)28

810. Selenning ikki ioni tarkibida s -elektronlar soni o'zaro $0,75:1$ nisbatda, p -elektronlar soni esa $1:1,5$ nisbatda bo'lsa, ulardan zaryadi kichik bo'lgan selen ionida nechta elektron mavjud?
A)36 B)30 C)32 D)28

811. Selenning ikki ioni tarkibida s -elektronlar soni o'zaro teng, p -elektronlar soni esa $1:1,5$ nisbatda bo'lsa, ulardan zaryadi katta bo'lgan selen ionida nechta elektron mavjud?
A)36 B)30 C)32 D)28

812. Selenning ikki ioni tarkibida s -elektronlar soni o'zaro $0,75:1$ nisbatda, p -elektronlar soni esa $1:1,5$ nisbatda bo'lsa, ulardan zaryadi katta bo'lgan selen ionida nechta elektron mavjud?
A)36 B)30 C)32 D)28

813. Selenning ikki ioni tarkibida s -elektronlar soni o'zaro teng, p -elektronlar soni esa $1:1,5$ nisbatda bo'lsa, ulardan zaryadi katta bo'lgan selen ionini ko'rsating?
A)$\square Se\square^{\uparrow}(-2)$ B)$\square Se\square^{+}(+2)$ C)$\square Se\square^{+}(+4)$ D)$\square Se\square^{+}(+6)$

814. Selenning ikki ioni tarkibida s -elektronlar soni o'zaro $0,75:1$ nisbatda, p -elektronlar soni esa $1:1,5$ nisbatda bo'lsa, ulardan zaryadi katta bo'lgan selen ionini ko'rsating?
A)$\square Se\square^{\uparrow}(-2)$ B)$\square Se\square^{+}(+2)$ C)$\square Se\square^{+}(+4)$ D)$\square Se\square^{+}(+6)$

815. Bromning ikki ioni tarkibida s -elektronlar soni o'zaro teng, p -elektronlar soni esa $1:1,5$ nisbatda bo'lsa, ulardan zaryadi kichik bo'lgan brom ionida nechta elektron mavjud?
A)36 B)30 C)32 D)28

816. Bromning ikki ioni tarkibida s -elektronlar soni o'zaro $0,75:1$ nisbatda, p -elektronlar soni esa $1:1,5$ nisbatda bo'lsa, ulardan zaryadi kichik bo'lgan brom ionida nechta elektron mavjud?
A)36 B)30 C)32 D)28

817. Bromning ikki ioni tarkibida s -elektronlar soni o'zaro teng, p -elektronlar soni esa $1:1,5$ nisbatda bo'lsa, ulardan zaryadi katta bo'lgan brom ionida nechta elektron mavjud?
A)36 B)30 C)32 D)28

818. Bromning ikki ioni tarkibida s -elektronlar soni o'zaro $0,75:1$ nisbatda, p -elektronlar soni esa $1:1,5$ nisbatda bo'lsa, ulardan zaryadi katta bo'lgan brom ionida nechta elektron mavjud?
A)36 B)30 C)32 D)28

819. Bromning ikki ioni tarkibida s -elektronlar soni o'zaro teng, p -elektronlar soni esa $1:1,5$ nisbatda bo'lsa, ulardan zaryadi katta bo'lgan brom ionini ko'rsating?
A)$\square Br\square^{\uparrow}-$ B)$\square Br\square^{+}(+3)$ C)$\square Br\square^{+}(+5)$ D)$\square Br\square^{+}(+7)$

820. Bromning ikki ioni tarkibida s -elektronlar soni o'zaro $0,75:1$ nisbatda, p -elektronlar soni esa $1:1,5$ nisbatda bo'lsa, ulardan zaryadi katta bo'lgan brom ionini ko'rsating?
A)$\square Br\square^{\uparrow}-$ B)$\square Br\square^{+}(+3)$ C)$\square Br\square^{+}(+5)$ D)$\square Br\square^{+}(+7)$

821. ClO_3^- ioni tarkibidagi proton va elektronlar yig'indisini toping.
A)83 B)99 C)67 D)98

822. ClO_4^- ioni tarkibidagi proton va elektronlar yig'indisini toping.
A)83 B)99 C)67 D)98

823. SO_4^{2-} ioni tarkibidagi proton va elektronlar yig'indisini toping.
A)83 B)99 C)67 D)98

824. ClO_2^- ioni tarkibidagi proton va elektronlar yig'indisini toping.
A)83 B)99 C)67 D)98

825. Ikki valentli metal nitridi molekulasidagi neytronlar soni moddaning molyar massasidan 2 marta kichik bo'lsa, 80 g nitriddagi neytronlar sonini toping.
A)$24,08\cdot10^{\uparrow}2_4$ B)$12,04\cdot10^{\uparrow}2_4$ C)$48,16\cdot10^{\uparrow}2_4$ D)$96,32\cdot10^{\uparrow}2_4$

826. Bir valentli metal nitridi molekulasidagi neytronlar soni moddaning molyar massasidan 2,075 marta kichik bo'lsa, 41,5 g nitriddagi neytronlar sonini toping.

A) $24{,}08 \cdot 10^{23}$ B) $12{,}04 \cdot 10^{24}$

C) $48{,}16 \cdot 10^{24}$ D) $96{,}32 \cdot 10^{24}$

827. Uch valentli metal nitridi molekulasidagi neytronlar soni moddaning molyar massasidan 2,05 marta kichik bo'lsa, 37,6 g nitriddagi neytronlar sonini toping.

A) $24{,}08 \cdot 10^{24}$ B) $12{,}04 \cdot 10^{24}$

C) $48{,}16 \cdot 10^{24}$ D) $96{,}32 \cdot 10^{24}$

828. Uch valentli metalning ikki valentli anion bilan hosil qilgan tuzi tarkibida proton va neytronlarning o'zaro nisbati $1:1{,}05$ ga teng bo'lsa, $8{,}2\ g$ shu tuz tarkibidagi protonlar sonini ko'rsating.

A) $24{,}08 \cdot 10^{23}$ B) $30{,}1 \cdot 10^{23}$

C) $252{,}84 \cdot 10^{22}$ D) $276{,}92 \cdot 10^{23}$

829. Ikki valentli metalning uch valentli anion bilan hosil qilgan tuzi tarkibida proton va neytronlarning o'zaro nisbati $1:1{,}15$ ga teng bo'lsa, $8{,}6\ g$ shu tuz tarkibidagi neytronlar sonini ko'rsating.

A) $24{,}08 \cdot 10^{23}$ B) $30{,}1 \cdot 10^{23}$

C) $252{,}84 \cdot 10^{22}$ D) $276{,}92 \cdot 10^{23}$

830. Uch valentli metalning bir valentli anion bilan hosil qilgan tuzi tarkibida proton va neytronlarning o'zaro nisbati $1:1{,}2$ ga teng bo'lsa, $8{,}8\ g$ shu tuz tarkibidagi protonlar sonini ko'rsating.

A) $24{,}08 \cdot 10^{23}$ B) $30{,}1 \cdot 10^{23}$

C) $252{,}84 \cdot 10^{22}$ D) $276{,}92 \cdot 10^{23}$

831. Bir valentli metalning uch valentli anion bilan hosil qilgan tuzi tarkibida proton va neytronlarning o'zaro nisbati $1:1{,}25$ ga teng bo'lsa, $9\ g$ shu tuz tarkibidagi neytronlar sonini ko'rsating.

A) $24{,}08 \cdot 10^{23}$ B) $30{,}1 \cdot 10^{23}$

C) $252{,}84 \cdot 10^{22}$ D) $276{,}92 \cdot 10^{23}$

832. Uch valentli metalning ikki valentli anion bilan hosil qilgan tuzi tarkibida proton va neytronlarning o'zaro nisbati $1:1{,}05$ ga teng bo'lsa, $8{,}2\ g$ shu tuz tarkibidagi neytronlar sonini ko'rsating.

A) $24{,}08 \cdot 10^{23}$ B) $30{,}1 \cdot 10^{23}$

C) $252{,}84 \cdot 10^{22}$ D) $276{,}92 \cdot 10^{23}$

833. Ikki valentli metalning uch valentli anion bilan hosil qilgan tuzi tarkibida proton va neytronlarning o'zaro nisbati $1:1{,}15$ ga teng bo'lsa, $8{,}6\ g$ shu tuz tarkibidagi protonlar sonini ko'rsating.

A) $24{,}08 \cdot 10^{23}$ B) $30{,}1 \cdot 10^{23}$

C) $252{,}84 \cdot 10^{22}$ D) $276{,}92 \cdot 10^{23}$

834. Uch valentli metalning ikki valentli anion bilan hosil qilgan tuzi tarkibida proton va neytronlarning o'zaro nisbati $1:1{,}25$ ga teng bo'lsa, $9\ g$ shu tuz tarkibidagi protonlar sonini ko'rsating.

A) $24{,}08 \cdot 10^{23}$ B) $30{,}1 \cdot 10^{23}$

C) $252{,}84 \cdot 10^{22}$ D) $276{,}92 \cdot 10^{23}$

835. X^{+1} ioni Y^n ioniga 1 ta elektron bersa, ularning zaryadlari tenglashadi. n ning qiymatini aniqlang.

A) $+2$ B) $+3$ C) -1 D) -2

836. X^{-3} ioni Y^n ionida№1 ta elektron olsa, ularning zaryadlari tenglashadi. n ning qiymatini aniqlang.

A) -2 B) -5 C) -4 D) $+1$

837. X^{+3} ioni Y^n ionidan 2 ta elektron olsa, ularning zaryadlari tenglashadi. n ning qiymatini aniqlang.

A) $+1$ B) -1 C) $+2$ D) $+5$

838. X^{+3} ioni Y^n ioniga 2 ta elektron bersa, ularning zaryadlari tenglashadi. n ning qiymatini aniqlang.

A) $+1$ B) $+7$ C) $+5$ D) $+2$

839. X^{-3} ioni Y^n iondan 2 ta elektron olsa, ularning zaryadlari tenglashadi. n ning qiymatini aniqlang.

A) -5 B) -7 C) -1 D) -2

840. X^{+2} ioni Y^n ioniga 1 ta elektron bersa, ularning zaryadlari tenglashadi. n ning qiymatini aniqlang.

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

841. X^{+2} ioni Y^n ionidan 2 ta elektron olsa, ularning zaryadlari tenglashadi. n ning qiymatini aniqlang.

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

842. X^{+4} ioni Y^n ioniga 1 ta elektron bersa, ularning zaryadlari tenglashadi. n ning qiymatini aniqlang.

A) $+5$ B) $+6$ C) $+3$ D) $+2$

843. X^{+4} ioni Y^n ionida№1 ta elektron olsa, ularning zaryadlari tenglashadi. n ning qiymatini aniqlang.

A) $+5$ B) $+2$ C) $+6$ D) $+3$

844. X^{+5} ioni Y^n ioniga 1 ta elektron bersa, ularning zaryadlari tenglashadi. n ning qiymatini aniqlang.

A) $+3$ B) $+7$ C) $+4$ D) $+2$

845. X^{+1} ioni Y^n ioniga 4 ta elektron bersa, ularning zaryadlari tenglashadi. n ning qiymatini aniqlang.

A) $+3$ B) $+7$ C) $+4$ D) $+2$

846. X^{+2} ioni Y^n ioniga 4 ta elektron bersa, ularning zaryadlari tenglashadi. n ning qiymatini aniqlang.

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

847. X^{+3} ioni Y^n ioniga 4 ta elektron bersa, ularning zaryadlari tenglashadi. n ning qiymatini aniqlang.

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

848. X^{+1} ioni Y^n ioniga 1 ta elektron bersa, ularning zaryadlari tenglashadi va hosil bo'lgan Y elementning ioni tarkibidagi proton va elektronlar soni o'zaro $3{,}25:3$ nisbatda bo'lsa, Y element atomidagi oxirgi elektronning magnit kvant sonini ko'rsating.

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

849. X^{+2} ioni Y^n ioniga 1 ta elektron bersa, ularning zaryadlari tenglashadi. Y^n ioni tarkibidagi proton va elektronlar soni o'zaro $5:4{,}2$ nisbatda bo'lsa, Y element atomidagi oxirgi elektronning magnit kvant sonini ko'rsating.

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

850. X^{+1} ioni Y^n ioniga 1 ta elektron bersa, ularning zaryadlari tenglashadi. Y^n ioni tarkibidagi proton va elektronlar soni o'zaro $6:5{,}25$ nisbatda bo'lsa, Y element atomidagi oxirgi elektronning magnit kvant sonini ko'rsating.

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

851. X^{+4} ioni Y^n ioniga 1 ta elektron bersa, ularning

Y

zaryadlari tenglashadi. ioni tarkibidagi proton va elektronlar soni o'zaro $1:0{,}75$ nisbatda bo'lsa, Y element atomidagi oxirgi elektronning magnit kvant sonini ko'rsating.

A) 0 B) −2 C) −1 D) +2

852. X^{+4} ioni Y^{n} ioniga 1 ta elektron bersa, ularning zaryadlari tenglashadi. ioni tarkibidagi proton va elektronlar soni o'zaro $5:3,8$ nisbatda bo'lsa, Y^{n} iondagi oxirgi elektronning magnit kvant sonini ko'rsating.

A) 0 B) −2 C) −1 D) +2

853. X atomi Y^{n} ioniga 1 ta elektron bersa, ularning zaryadlari tenglashadi. Y^{n} ioni tarkibidagi proton va elektronlar soni o'zaro $3,25:3$ nisbatda bo'lsa, Y^{n} iondagi oxirgi elektronning magnit kvant sonini ko'rsating.

A) 0 B) −2 C) −1 D) +2

854. Atomdagi ikki pog'onaning yacheyka va maksimal elektronlar yig'indisi 7**5** , ayirmasi esa 2**1** ga teng. Bosh kvant soni katta bo'lgan pog'onani ko'rsating.

A)5 B)7 C)4 D)6

855. Atomdagi ikki pog'onaning yacheyka va maksimal elektronlar yig'indisi 10**2** , ayirmasi esa 4**8** ga teng. Bosh kvant soni katta bo'lgan pog'onani ko'rsating.

A)5 B)7 C)4 D)6

856. Atomdagi ikki pog'onaning yacheyka va maksimal elektronlar yig'indisi 8**7** , ayirmasi esa 6**3** ga teng. Bosh kvant soni katta bo'lgan pog'onani ko'rsating.

A)5 B)7 C)4 D)6

857. Atomdagi ikki pog'onaning yacheyka va maksimal elektronlar yig'indisi 13**5** , ayirmasi esa 8**1** ga teng. Bosh kvant soni katta bo'lgan pog'onani ko'rsating.

A)5 B)7 C)4 D)6

858. Atomdagi ikki pog'onaning yacheyka va maksimal elektronlar yig'indisi 19**5** , ayirmasi esa 9**9** ga teng. Bosh kvant soni katta bo'lgan pog'onani ko'rsating.

A)5 B)7 C)4 D)6

859. Atomdagi ikki pog'onaning yacheyka va maksimal elektronlar yig'indisi 21**9** , ayirmasi esa 16**5** ga teng. Bosh kvant soni katta bo'lgan pog'onani ko'rsating.

A)5 B)7 C)8 D)6

860. Atomdagi ikki pog'onaning yacheyka va maksimal elektronlar yig'indisi 18**3** , ayirmasi esa 3**3** ga teng. Bosh kvant soni katta bo'lgan pog'onani ko'rsating.

A)5 B)7 C)4 D)6

861. Berilgan tartibda atom va ionlarning radiusi qanday o'zgaradi?

$Al^{3+} \xrightarrow{1} S^{2-} \xrightarrow{2} Ca^{2+} \xrightarrow{3} Ar$

a)ortadi; b) kamayadi;

A) **1** -a; **2** -b; **3** -a; B) **1** -a; **2** -b; **3** -b;

C) **1** -b; **2** -a; **3** -b; D) **1** -b; **2** -b; **3** -a;

862. Berilgan tartibda atom va ionlarning radiusi qanday o'zgaradi?

$Al^{3+} \xrightarrow{1} Cl^{-} \xrightarrow{2} K^{+} \xrightarrow{3} Ar$

a)ortadi; b) kamayadi;

A) **1** -a; **2** -b; **3** -a; B) **1** -a; **2** -b; **3** -b;

C) **1** -b; **2** -a; **3** -b; D) **1** -b; **2** -b; **3** -a;

863. Berilgan tartibda atom va ionlarning radiusi qanday o'zgaradi?

$Mg^{2+} \xrightarrow{1} P^{3-} \xrightarrow{2} N^{3-} \xrightarrow{3} Ar$

a)ortadi; b) kamayadi;

A) **1** -a; **2** -b; **3** -a; B) **1** -a; **2** -b; **3** -b;

C) **1** -b; **2** -a; **3** -b; D) **1** -b; **2** -b; **3** -a;

864. Berilgan tartibda atom va ionlarning radiusi qanday o'zgaradi?

$Na^{+} \xrightarrow{1} O^{2-} \xrightarrow{2} Al^{3+} \xrightarrow{3} Ar$

a)ortadi; b) kamayadi;

A) **1** -a; **2** -b; **3** -a; B) **1** -a; **2** -b; **3** -b;

C) **1** -b; **2** -a; **3** -b; D) **1** -b; **2** -b; **3** -a;

865. Berilgan tartibda atom va ionlarning radiusi qanday o'zgaradi?

$Cl^{-} \xrightarrow{1} S^{2-} \xrightarrow{2} K^{+} \xrightarrow{3} Ar$

a)ortadi; b) kamayadi;

A) **1** -a; **2** -b; **3** -a; B) **1** -a; **2** -b; **3** -b;

C) **1** -b; **2** -a; **3** -b; D) **1** -b; **2** -b; **3** -a;

866. $xH_2SO_4 \cdot ySO_3$ tarkibli oleumga tarkibidagi sp^3 va sp^2 orbitallar soni teng bo'lguncha suv qo'shildi. Bunda $5,4\ g$ suv sarflanib $55,2$ g oleum olingan bo'lsa, dastlabki oleumning tarkibini aniqlang.

A) $H_12\ SO_4 \cdot 5SO_13$ B) $H_12\ SO_4 \cdot 3SO_13$

C) $H_12\ SO_4 \cdot 4SO_13$ D) $H_12\ SO_14 \cdot 2SO_13$

867. $xH_2SO_4 \cdot ySO_3$ tarkibli oleumga tarkibidagi sp^3 va sp^2 orbitallar soni teng bo'lguncha suv qo'shildi. Bunda $6\ g$ suv sarflanib $73,6$ g oleum olingan bo'lsa, dastlabki oleumning tarkibini aniqlang.

A) $H_12\ SO_4 \cdot 5SO_13$ B) $H_12\ SO_4 \cdot 3SO_13$

C) $H_12\ SO_4 \cdot 4SO_13$ D) $H_12\ SO_14 \cdot 2SO_13$

868. $xH_2SO_4 \cdot ySO_3$ tarkibli oleumga tarkibidagi sp^3 va sp^2 orbitallar soni teng bo'lguncha suv qo'shildi. Bunda $7,5\ g$ suv sarflanib 92 g oleum olingan bo'lsa, dastlabki oleumning tarkibini aniqlang.

A) $H_12\ SO_4 \cdot 5SO_13$ B) $H_12\ SO_4 \cdot 3SO_13$

C) $H_12\ SO_4 \cdot 4SO_13$ D) $H_12\ SO_14 \cdot 2SO_13$

869. $xH_2SO_4 \cdot ySO_3$ tarkibli oleumga tarkibidagi sp^3 va sp^2 orbitallar soni teng bo'lguncha suv qo'shildi. Bunda $4,2\ g$ suv sarflanib 46 g oleum olingan bo'lsa, dastlabki oleumning tarkibini aniqlang.

A) $H_12\ SO_4 \cdot 5SO_13$ B) $H_12\ SO_4 \cdot 3SO_13$

C) $H_12\ SO_4 \cdot 4SO_13$ D) $H_12\ SO_4 \cdot 2SO_13$

870. $xH_2SO_4 \cdot ySO_3$ tarkibli oleumga tarkibidagi sp^3 va sp^2 orbitallar soni teng bo'lguncha suv qo'shildi. Bunda $7,2\ g$ suv sarflanib $110,4$ g oleum olingan bo'lsa, dastlabki oleumning tarkibini aniqlang.

A) $H_12\ SO_4 \cdot 5SO_13$ B) $H_12\ SO_4 \cdot 3SO_13$

C) $H_12\ SO_4 \cdot 4SO_13$ D) $H_12\ SO_4 \cdot 2SO_13$

871. $xH_2SO_4 \cdot ySO_3$ tarkibli oleumga tarkibidagi sp^3 va sp^2 orbitallar soni teng bo'lguncha suv qo'shildi. Bunda $8,4\ g$ suv sarflanib 92 g oleum olingan bo'lsa, dastlabki oleumning tarkibini aniqlang.

A) $H_12\ SO_4 \cdot 5SO_13$ B) $H_12\ SO_4 \cdot 3SO_13$

C) $H_12\ SO_4 \cdot 4SO_13$ D) $H_12\ SO_4 \cdot 2SO_13$

872. $xH_2SO_4 \cdot ySO_3$ tarkibli oleumga tarkibidagi sp^3 va sp^2 orbitallar soni teng bo'lguncha suv qo'shildi. Bunda $4,5\ g$ suv sarflanib 69 g oleum olingan bo'lsa, dastlabki oleumning tarkibini aniqlang.

A) $H_12\ SO_4 \cdot 5SO_13$ B) $H_12\ SO_4 \cdot 3SO_13$

C) $H_12\ SO_4 \cdot 4SO_13$ D) $H_12\ SO_4 \cdot 2SO_13$

873. $xH_2SO_4 \cdot ySO_3$ tarkibli oleumga tarkibidagi sp^3 va sp^2 orbitallar soni teng bo'lguncha suv qo'shildi. Bunda $4,5\ g$ suv sarflanib $55,2$ g oleum olingan bo'lsa, dastlabki oleumning tarkibini aniqlang.

A) $H_12\ SO_4 \cdot 5SO_13$ B) $H_12\ SO_4 \cdot 3SO_13$

C) $H_12\ SO_4 \cdot 4SO_13$ D) $H_12\ SO_4 \cdot 2SO_13$

874. $xH_2SO_4 \cdot ySO_3$ tarkibli oleumga tarkibidagi sp^3 va sp^2 orbitallar soni teng bo'lguncha suv qo'shildi. Bunda $5{,}4\ g$ suv sarflanib $55{,}2$ g oleum olingan bo'lsa, y ni aniqlang.
A)0,5 B)0,6 C)0,75 D)0,4

875. $xH_2SO_4 \cdot ySO_3$ tarkibli oleumga tarkibidagi sp^3 va sp^2 orbitallar soni teng bo'lguncha suv qo'shildi. Bunda $6\ g$ suv sarflanib $73{,}6$ g oleum olingan bo'lsa, y ni aniqlang.
A)0,5 **B)0,6** C)0,75 D)0,4

876. $xH_2SO_4 \cdot ySO_3$ tarkibli oleumga tarkibidagi sp^3 va sp^2 orbitallar soni teng bo'lguncha suv qo'shildi. Bunda $7{,}5\ g$ suv sarflanib 92 g oleum olingan bo'lsa, y ni aniqlang.
A)0,5 B)0,6 **C)0,75** D)0,4

877. $xH_2SO_4 \cdot ySO_3$ tarkibli oleumga tarkibidagi sp^3 va sp^2 orbitallar soni teng bo'lguncha suv qo'shildi. Bunda $4{,}2\ g$ suv sarflanib 46 g oleum olingan bo'lsa, y ni aniqlang.
A)0,5 B)0,6 C)0,75 **D)0,4**

878. Bariy karbonat, kaliy bromid va noma'lum metal (oksidlanish darajasi +2) fosfididan iborat $23{,}67$ g ekvimolyar aralashma mo'l miqdordagi bromid kislotada eritildi. Ajralgan gaz $686\ g$ 8% 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

879. Bariy karbonat, kaliy bromid va noma'lum metal (oksidlanish darajasi +2) fosfididan iborat $74{,}7$ g ekvimolyar aralashma mo'l miqdordagi bromid kislotada eritildi. Ajralgan gaz $343g$ 80% 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

880. Bariy karbonat, kaliy bromid va noma'lum metal (oksidlanish darajasi +2) fosfididan iborat $288{,}9$ g ekvimolyar aralashma mo'l miqdordagi bromid kislotada eritildi. Ajralgan gaz $1029\ g$ 80% 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

881. Bariy karbonat, kaliy bromid va noma'lum metal (oksidlanish darajasi +2) fosfididan iborat 27 g ekvimolyar aralashma mo'l miqdordagi bromid kislotada eritildi. Ajralgan gaz $274{,}4\ g$ 40% 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

882. Bariy karbonat, kaliy bromid va noma'lum metal (oksidlanish darajasi +2) fosfididan iborat $71{,}01$ g ekvimolyar aralashma mo'l miqdordagi bromid kislotada eritildi. Ajralgan gaz $411{,}6\ g$ 40% 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

883. Bariy karbonat, kaliy bromid va noma'lum metal (oksidlanish darajasi +2) fosfididan iborat $14{,}94$ g ekvimolyar aralashma mo'l miqdordagi bromid kislotada eritildi. Ajralgan gaz $274{,}4g$ 20% 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

884. Bariy karbonat, kaliy bromid va noma'lum metal (oksidlanish darajasi +2) fosfididan iborat $38{,}52$ g ekvimolyar aralashma mo'l miqdordagi bromid kislotada eritildi. Ajralgan gaz $274{,}4\ g$ 40% 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

885. Bariy karbonat, kaliy bromid va noma'lum metal (oksidlanish darajasi +2) fosfididan iborat $20{,}25$ g ekvimolyar aralashma mo'l miqdordagi bromid kislotada eritildi. Ajralgan gaz $1029\ g$ 8% 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

886. 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

887. 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

888. 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

889. 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

890. 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

891. 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

892. 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

893. 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

894. Qanday haroratdagi ($^\circ C$) dagi azotning zichligi normal sharoitdagi kislorodning zichligiga teng bo'ladi? ($P = const$)
A)-34,1 B)-136,5 C)-17 D)-102,4

895. Qanday haroratdagi ($^\circ C$) dagi metanning zichligi normal sharoitdagi kislorodning zichligiga teng bo'ladi? ($P = const$)
A)-34,1 B)-136,5 C)-17 D)-102,4

896. Qanday haroratdagi ($^\circ C$) dagi etanning zichligi normal sharoitdagi kislorodning zichligiga teng bo'ladi? ($P = const$)
A)-34,1 B)-136,5 C)-17 D)-102,4

897. Qanday haroratdagi ($^{\circ}C$) dagi neonning zichligi normal sharoitdagi kislorodning zichligiga teng bo'ladi?
($P = const$)
A)-34,1 B)-136,5 C)-17 D)-102,4

898. Kripton bilan qaysi gaz modda ($65^{\circ}C$ haroratda) aralashtirilganda zichlik $1{,}25\frac{g}{l}$ ga teng bo'ladi?
A)metil amin B)karbonat angidird
C)sulfit angidrid D)xlor

899. 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

900. 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

901. 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

902. 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

903. CaC_2 va $CaCO_3$ aralashmasi xlorid kislota bilan ta'sirlashganda geliyga nisbatan zichligi 8,3 ga ten bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Dastlabki aralshmadagi CaC_2 ning massa ulushini aniqlang.
A)49 B)51 C)29,9 D)70,1

904. CaC_2 va $CaCO_3$ aralashmasi xlorid kislota bilan ta'sirlashganda geliyga nisbatan zichligi 8,3 ga ten bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Dastlabki aralshmadagi $CaCO_3$ ning massa ulushini aniqlang.
A)49 B)51 C)29,9 D)70,1

905. CaC_2 va $CaCO_3$ aralashmasi xlorid kislota bilan ta'sirlashganda geliyga nisbatan zichligi 9,2 ga ten bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Dastlabki aralshmadagi CaC_2 ning massa ulushini aniqlang.
A)49 B)51 C)29,9 D)70,1

906. CaC_2 va $CaCO_3$ aralashmasi xlorid kislota bilan ta'sirlashganda geliyga nisbatan zichligi 9,2 ga ten bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Dastlabki aralshmadagi $CaCO_3$ ning massa ulushini aniqlang.
A)49 B)51 C)29,9 D)70,1

907. CaC_2 va Ca_3N_2 aralashmasi suvda eritilganda vodorodga nisbatan zichligi 9,4 ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi CaC_2 ning massa ulushini aniqlang.
A)17,78 B)22,38 C)82,22 D)77,62

908. CaC_2 va Ca_3N_2 aralashmasi suvda eritilganda vodorodga nisbatan zichligi 9,4 ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi Ca_3N_2 ning massa ulushini aniqlang.
A)17,78 B)22,38 C)82,22 D)77,62

909. CaC_2 va Ca_3N_2 aralashmasi suvda eritilganda vodorodga nisbatan zichligi 10 ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi CaC_2 ning massa ulushini aniqlang.
A)17,78 B)30,19 C)82,22 D)69,81

910. CaC_2 va Ca_3N_2 aralashmasi suvda eritilganda vodorodga nisbatan zichligi 10 ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi Ca_3N_2 ning massa ulushini aniqlang.
A)17,78 B)30,19 C)82,22 D)69,81

911. CaC_2 va CaH_2 aralashmasi suvda eritilganda kislorodga nisbatan 4,7 marta yengil bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi CaC_2 ning massa ulushini aniqlang.
A)43,24 B)56,76 C)60,38 D)39,62

912. CaC_2 va CaH_2 aralashmasi suvda eritilganda nisbatan 4,7 marta yengil bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi CaH_2 ning massa ulushini aniqlang.
A)43,24 B)56,76 C)60,38 D)39,62

913. CaC_2 va CaH_2 aralashmasi suvda eritilganda kislorodga nisbatan 3,2 marta yengil bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi CaC_2 ning massa ulushini aniqlang.
A)43,24 B)56,76 C)60,38 D)39,62

914. CaC_2 va CaH_2 aralashmasi suvda eritilganda nisbatan 3,2 marta yengil bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi CaH_2 ning massa ulushini aniqlang.
A)43,24 B)56,76 C)60,38 D)39,62

915. CaC_2 va Al_4C_3 aralashmasi suvda eritilganda nisbata№1,6 marta yengil bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi CaC_2 ning massa ulushini aniqlang.
A)47,06 B)52,94 C)30,77 D)69,23

916. CaC_2 va Al_4C_3 aralashmasi suvda eritilganda nisbata№1,6 marta yengil bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi Al_4C_3 ning massa ulushini aniqlang.
A)47,06 B)52,94 C)30,77 D)69,23

917. CaC_2 va Al_4C_3 aralashmasi suvda eritilganda nisbata№1,8 marta yengil bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi CaC_2 ning massa ulushini aniqlang.
A)47,06 B)52,94 C)30,77 D)69,23

918. CaC_2 va Al_4C_3 aralashmasi suvda eritilganda nisbata№1,8 marta yengil bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi Al_4C_3 ning massa ulushini aniqlang.
A)47,06 B)52,94 C)30,77 D)69,23

919. 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)C_3H_6 B)C_2H_4 C)C_4H_8 D)C_5H_{10}

920. 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)C_3H_6 B)C_2H_4 C)C_4H_8 D)C_5H_{10}

921. Alken vodorod xlorid bilan ta'sirlashib 12,9 g xloralkan, vodorod bromid bilan ta'sirlashib 17,35 g bromalkanni hosil qilsa alkenni aniqlang.
A)C_3H_6 B)C_2H_4 C)C_4H_8 D)C_5H_{10}

922. Alken vodorod xlorid bilan ta'sirlashib 19,8 g dixloralkan, vodorod bromid bilan ta'sirlashib 37,6 g dibromalkanni hosil qilsa alkenni aniqlang.
A)C_3H_6 B)C_2H_4 C)C_4H_8 D)C_5H_{10}

923. 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)C_3H_6 B)C_2H_4 C)C_4H_8 D)C_5H_{10}

924. Alken vodorod xlorid bilan ta'sirlashib 12,7 g dixloralkan, vodorod bromid bilan ta'sirlashib 12,7 g dibromalkanni hosil qilsa alkenni aniqlang.
A)C_3H_6 B)C_2H_4 C)C_4H_8 D)C_5H_{10}

925. Alken vodorod xlorid bilan ta'sirlashib 10,65 g dixloralkan, vodorod bromid bilan ta'sirlashib 15,1 g dibromalkanni hosil qilsa alkenni aniqlang.
A)C_3H_6 B)C_2H_4 C)C_4H_8 D)C_5H_{10}

926. Alken vodorod xlorid bilan ta'sirlashib 14,1 g dixloralkan, vodorod bromid bilan ta'sirlashib 14,1 g dibromalkanni hosil qilsa alken tsrkibida sp^3 orbitallar sonini aniqlang.
A)16 B)4 C)8 D)12

927. 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

928. 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

929. 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

930. 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

931. 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

932. 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

933. 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

934. 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

935. 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

936. 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

937. 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

938. 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

939. 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

940. 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

941. 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

942. 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

943. 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)

944. 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)

945. 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)

946. 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)

947. 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)

948. Metall sulfat kristalogidrati va $Na_2S \cdot 4H_2O$ ning quruq aralashmasi [$\omega(H_2O) = 43{,}9\%$] 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 Na_2SO_4 ni molyal konsentratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo'lsa, hosil bo'lgan eritmadagi Na_2SO_4 ning massasini aniqlang.
A)28,4 B)14,2 C)7,1 D)21,3

949. Metall sulfat kristalogidrati va $Na_2S \cdot 4H_2O$ ning quruq aralashmasi [$\omega(H_2O) = 43{,}9\%$] 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 Na_2SO_4 ni molyal konsentratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo'lsa, noma'lum metallning nisbiy atom massasini aniqlang.
A)56

950. Metall sulfat kristalogidrati va $Na_2S \cdot 4H_2O$ ning quruq aralashmasi [$\omega(H_2O) = 43{,}9\%$] 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 Na_2SO_4 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

951. Metall sulfat kristalogidrati va $Na_2S \cdot 4H_2O$ ning quruq aralashmasi [$\omega(H_2O) = 43{,}9\%$] 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 Na_2SO_4 ni molyal konsentratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo'lsa, hosil bo'lgan eritmadagi Na_2SO_4 ning (mol) miqdorini aniqlang.
A)0,2 B)0,1 C)0,3 D)0,15

952. Metall sulfat kristalogidrati va $Na_2S \cdot 4H_2O$ ning quruq aralashmasi [$\omega(H_2O) = 43{,}9\%$] 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 Na_2SO_4 ni molyal konsentratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmada Na_2S*4H_2O ning (mol) miqdorini aniqlang.
A)0,2 B)0,1 C)0,3 D)0,15

953. Metall sulfat kristalogidrati va $Na_2S \cdot 4H_2O$ ning quruq aralashmasi [$\omega(H_2O) = 43{,}9\%$] 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 Na_2SO_4 ni molyal konsentratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmada Na_2S*4H_2O ning massasini (g) aniqlang.
A)30 B)15 C)7,5 D)45

954. Metall sulfat kristalogidrati va $Na_2S \cdot 4H_2O$ ning quruq aralashmasi [$\omega(H_2O) = 43{,}9\%$] 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 Na_2SO_4 ni molyal konsentratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmaning massasini aniqlang.
A)82

955. Metall sulfat kristalogidrati va $Na_2S \cdot 4H_2O$ ning quruq aralashmasi [$\omega(H_2O) = 43{,}9\%$] 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 Na_2SO_4 ni molyal konsentratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo'lsa, Na_2S*4H_2O ning tarkibidagi tuzning (mol) miqdorini aniqlang.
A)0,2 B)0,1 C)0,3 D)0,15

956. Metall sulfat kristalogidrati va $Na_2S \cdot 4H_2O$ ning quruq aralashmasi [$\omega(H_2O) = 43{,}9\%$] 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 Na_2SO_4 ni molyal konsentratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmada Na_2S*4H_2O ning tarkibidagi suvning (mol) miqdorini aniqlang.
A)0,8 B)0,4 C)1,2 D)0,6

957. Metall sulfat kristalogidrati va $Na_2S \cdot 4H_2O$ ning quruq aralashmasi [$\omega(H_2O) = 43{,}9\%$] 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 Na_2SO_4 ni molyal konsentratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmada Na_2S*4H_2O ning tarkibidagi suvning massasini (g) aniqlang.
A)14,4 B)7,2 C)21,6 D)10,8

958. Metall sulfat kristalogidrati va $Na_2S \cdot 4H_2O$ ning quruq aralashmasi [$\omega(H_2O) = 43{,}9\%$] 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 Na_2SO_4 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

959. Metall sulfat kristalogidrati va $Na_2S \cdot 4H_2O$ ning quruq aralashmasi [$\omega(H_2O) = 43{,}9\%$] 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 Na_2SO_4 ni molyal konsentratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo'lsa, cho'kmaning formulasini aniqlang.
A)FeS B)CdS C)CuS D)ZnS

960. Metall sulfat kristalogidrati va $Na_2S \cdot 4H_2O$ ning quruq aralashmasi [$\omega(H_2O) = 43{,}9\%$] 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 Na_2SO_4 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

961. Metall sulfat kristalogidrati va $Na_2S \cdot 4H_2O$ ning quruq aralashmasi [$\omega(H_2O) = 43{,}9\%$] 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 Na_2SO_4 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

962. Metall sulfat kristalogidrati va $Na_2S \cdot 4H_2O$ ning quruq aralashmasi [$\omega(H_2O) = 43{,}9\%$] 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 Na_2SO_4 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

963. Metall sulfat kristalogidrati va $Na_2S \cdot 4H_2O$ ning quruq aralashmasi [$\omega(H_2O) = 43{,}9\%$] 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 Na_2SO_4 ni molyal konsentratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmada Na_2S*4H_2O ning massa ulushini aniqlang.
A)58,5 B)41,5 C)63,4 D)36,6

964. Metall sulfat kristalogidrati va $Na_2S \cdot 4H_2O$ ning quruq aralashmasi [$\omega(H_2O) = 43{,}9\%$] 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 Na_2SO_4 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

965. 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

966. Eritmada misni sufid tarzida cho'ktirish uchun K_2S tuzi $CuSO_4$ tuzida№10 g kam sarflangan bo'lsa, K_2S o'rniga necha gramm K_2S*5H_2O kerak bo'lishini aniqlang.
A)50 B)40 C)22 D)32

967. Eritmada misni sufid tarzida cho'ktirish uchun K_2S tuzi $CuSO_4$ tuzida№10 g kam sarflangan bo'lsa, sarflangan $CuSO_4$ o'rniga necha gramm $CuSO_4*5H_2O$ kerak bo'lishini aniqlang.
A)50 B)40 C)22 D)32

968. Eritmada misni sufid tarzida cho'ktirish uchun K_2S tuzi $CuSO_4$ tuzida№10 g kam sarflangan bo'lsa, necha gramm K_2S sarflanganligini aniqlang.
A)50 B)40 C)22 D)32

969. Eritmada misni sufid tarzida cho'ktirish uchun K_2S tuzi $CuSO_4$ tuzida№10 g kam sarflangan bo'lsa, necha gramm $CuSO_4$ sarflanganligini aniqlang.
A)50 B)40 C)22 D)32

970. Eritmada misni sufid tarzida cho'ktirish uchun K_2S tuzi $CuSO_4$ tuzida№10 g kam sarflangan bo'lsa, necha gramm K_2SO_4 hosil bo'lishini aniqlang.
A)9,6 B)17,4 C)34,8 D)19,2

971. Eritmada misni sufid tarzida cho'ktirish uchun K_2S tuzi $CuSO_4$ 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

972. 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)

973. 58 g magniy nitrat 2 N li kaliy permanganat eritmasi bilan kislotali muhitda oksidlanidi. $KMnO_4$ eritmasining hajmini aniqlang.
A)1 B)2 C)1,5 D)2,5

974. 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)

975. 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

976. Marganets sulfat kaliy permanganat bilan neytral muhitda oksidlanishi reaksiya tenglamasi chap tomonidagi koeffitsientlar yig'indisini aniqlang.
A)14 B) 15 C) 29 D) 19

977. Marganets sulfat kaliy permanganat bilan neytral muhitda oksidlanishi reaksiya tenglamasi koeffitsientlar yig'indisini aniqlang.
A)14 B) 15 C) 29 D) 19

978. $MeCl_2$ ning 325 g 36% li to'yingan eritmasi $10^{\circ}C$ gacha sovutilganda tarkibida $14{,}76\%$ suv saqlagan 97,6 g kristalogidrat cho'kmaga tushdi. Hosil bo'lgan eritmadagi tuzning molyalligi $0{,}839\frac{mol}{kg}$ ga teng bo'lsa, hosil bo'lgan eritmadagi tuzning mol miqdorini aniqlang.
A)0,1625

979. $MeCl_2$ ning 325 g 36% li to'yingan eritmasi $10^{\circ}C$ gacha sovutilganda tarkibida $14{,}76\%$ suv saqlagan 97,6 g kristalogidrat cho'kmaga tushdi. Hosil bo'lgan eritmadagi tuzning molyalligi $0{,}839\frac{mol}{kg}$ ga teng bo'lsa, hosil bo'lgan eritmadagi tuzning massasini (g) aniqlang.
A)33,8

980. $MeCl_2$ ning 325 g 36% li to'yingan eritmasi $10^{\circ}C$ gacha sovutilganda tarkibida $14{,}76\%$ suv saqlagan 97,6 g kristalogidrat cho'kmaga tushdi. Hosil bo'lgan eritmadagi tuzning molyalligi $0{,}839\frac{mol}{kg}$ ga teng bo'lsa, hosil bo'lgan eritmadagi suvning massasini (g)aniqlang.
A)193,6

981. $MeCl_2$ ning 325 g 36% li to'yingan eritmasi $10^{\circ}C$ gacha sovutilganda tarkibida $14{,}76\%$ suv saqlagan 97,6 g kristalogidrat cho'kmaga tushdi. Hosil bo'lgan eritmadagi tuzning molyalligi $0{,}839\frac{mol}{kg}$ ga teng bo'lsa, noma'lum metalning ekvivalent massasini (g) aniqlang.
A)68,5

982. $MeCl_2$ ning 325 g 36% li to'yingan eritmasi $10^{\circ}C$ gacha sovutilganda tarkibida $14{,}76\%$ suv saqlagan 97,6 g kristalogidrat cho'kmaga tushdi. Hosil bo'lgan eritmadagi tuzning molyalligi $0{,}839\frac{mol}{kg}$ ga teng bo'lsa, cho'kma tarkibidagi tuzning (mol)miqdorini aniqlang.
A)0,4

983. $MeCl_2$ ning 325 g 36% li to'yingan eritmasi $10^{\circ}C$ gacha sovutilganda tarkibida $14{,}76\%$ suv saqlagan 97,6 g kristalogidrat cho'kmaga tushdi. Hosil bo'lgan eritmadagi tuzning molyalligi $0{,}839\frac{mol}{kg}$ ga teng bo'lsa, cho'kma tarkibidagi tuzning massasini (g) aniqlang.
A)83,2

984. $MeCl_2$ ning 325 g 36% li to'yingan eritmasi $10^{\circ}C$ gacha sovutilganda tarkibida $14{,}76\%$ suv saqlagan 97,6 g kristalogidrat cho'kmaga tushdi. Hosil bo'lgan eritmadagi tuzning molyalligi $0{,}839\frac{mol}{kg}$ ga teng bo'lsa, noma'lum(II) – oltingugurtini tarkibini
A)$BaCl_2$

985. $MeCl_2$ ning 325 g 36% li to'yingan eritmasi $10^{\circ}C$ gacha sovutilganda tarkibida $14{,}76\%$ suv saqlagan 97,6 g kristalogidrat cho'kmaga tushdi. Hosil bo'lgan eritmadagi tuzning molyalligi $0{,}839\frac{mol}{kg}$ ga teng bo'lsa, dastlabki eritmaning molyalligini aniqlang.
A)2,7

986. 0,1 M li HF eritmasidagi vodorod ionlarini konsentratsiyasini toping. ($K_{HF}=10^{-5}$)
A)10^{-3} B)10^{-11} C)10^{-6} D)10^{-8}

987. 0,1 M li HF eritmasidagi gidroksid ionlarini konsentratsiyasini toping. ($K_{HF}=10^{-5}$)
A)10^{-3} B)10^{-11} C)10^{-6} D)10^{-8}

988. 0,1 M li HF eritmasining pH qiymatini toping. ($K_{HF}=10^{-5}$)
A)3 B)11 C)6 D)8

989. 0,1 M li HF eritmasining dissotsiyalanish darajasini (%) toping. ($K_{HF}=10^{-5}$)
A)3 B)1 C)4 D)2

990. 0,25 M li HCN eritmasidagi vodorod ionlarini konsentratsiyasini toping. ($K_{HCN}=4*10^{-10}$)
A)10^{-5} B)10^{-11} C)10^{-3} D)10^{-9}

991. 0,25 M li HCN eritmasidagi gidroksid ionlarini konsentratsiyasini toping. ($K_{HCN}=4*10^{-10}$)
A)10^{-5} B)10^{-11} C)10^{-3} D)10^{-9}

992. 0,25 M li HCN eritmasining pH qiymatini toping. ($K_{HCN}=4*10^{-10}$)
A)5 B)11 C)3 D)9

993. 0,05 M li NH_3 eritmasidagi vodorod ionlarini konsentratsiyasini toping. ($K=2*10^{-5}$)
A)10^{-3} B)10^{-11} C)10^{-5} D)10^{-9}

994. 0,05 M li NH_3 eritmasidagi gidroksid ionlarini konsentratsiyasini toping. ($K=2*10^{-5}$)
A)10^{-3} B)10^{-11} C)10^{-5} D)10^{-9}

995. 0,05 M li NH_3 eritmasining pH qiymatini toping. ($K=2*10^{-5}$)
A)3 B)11 C)5 D)9

996. 0,05 M li NH_3 eritmasining pOH qiymatini toping. ($K=2*10^{-5}$)
A)3 B)11 C)5 D)9

997. 0,05 M li NH_3 eritmasining dissotsiyalanish darajasini (%)toping. ($K=2*10^{-5}$)
A)2 B)3 C)5 D)4

998. 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

999. 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}

1000. Na_2SO_4 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