

1996 yil Kimyo №1

1. Bir xil sharoitda bir xil hajmli idishlarda teng massali vodorod, xlor, azot, kislorod va uglerod(IV) oksid berilgan. Qaysi gazli idishdagi bosim eng yuqori?

A) vodorod B) xlor C) azot D) kislorod E) uglerod(IV)oksid

2. Massasi 25g bo'lgan kalsiy karbonatdagi modda miqdori (mol) qanday bo'ladi?

A) 0,40 mol B) 0,25mol C) 0,35 mol D) 0,50 mol E) 0,60 mol

3. Nitrat kislotasi tarkibidagi azotning massa ulushi nimaga teng?

A) 0,11 D) 0,30 B) 0,18 E) 0,35

4. Massasi 9,8 g bo'lgan ortofosfat kislotasi tarkibidagi kislorod atomlari soni kancha bo'ladi? [Ar(P)=31 A) $1.1 \cdot 10^{23}$ B) $2,0 \cdot 10^{23}$ D) $2,4 \cdot 10^{23}$ C) $4,4 \cdot 10^{23}$ E) $6,0 \cdot 10^{23}$

5. Fosforning ftorli birikmasi tarkibidagi ftorning massa ulushi 0,65 balsa, modda formulasini toping. Ar(F)=19 A) PF_5 B) PF_3 D) $H[PF_4]$ C) $H[PF_6]$ E) P_2F_8 .

6. Tartib nomeri 30 bo'lgan elementning nechta energetik kobigi tulg'an?

A) 1 B) 2 O) 3 D) 4 E) 5.

7. IV davrning 5-guruxidagi p-elementning nechta elektroni bor? A) 18 B) 23 D) 31 C) 28 E) 33

8. Kuyidagi reaksiyalarning ketma--ketligini $A1 \rightarrow A1_2 O_3 \rightarrow A1Cl_3 \rightarrow Al(OH)_3 \rightarrow Al(NO_3)_3$ Qaysi katoridagi moddalar yordamida amalga oshirish mumkin?

A) O_2 , Cl_2 , NaOH, $NaNO_3$ B) H_2O , HCl, NaOH, $NaNO_3$, C) O_2 , NCl, NaOH, HNO_3 D) O_2 , NaCl, NaOH, KNO_3 E) O_2 , NaCl, H_2O , HNO_3

9. kuyida keltirilgan elementlarning qaysi biri elementlarning s — oilasi tarkibiga kiradi? 1) vodorod (Z=1); 2) geliy (2); 3) neon (Z=10); 4) ftor (Z=9).

A) 1 va 3 B) 3. Ba 2 C) 2 va 3 D) 3 va 4. E) 1 va 4

10. Tartib nomeri Z=24 bo'lgan elementning asosiy xolatida nechta tok elektron bo'ladi?

A) 6 B) 5 C) 4 D) 3 E) 2

11. Elektron konfiguratsiyalari kuyida keltirilgan elementlarning qaysilari metallik xossaga ega? 1) $\dots 3d^2 4s^2$ 2) $\dots 3s^2 3p^5$ 3) $\dots 2s^2 2p^6 3Cl4$ 4) $\dots 2s^2 2p^4$

A) 1 va 2 B) 1 va 3 D) 2 va 3 C) 1 va 4 E) 3 va 4

12. Kuyidagi birikmalarning qaysi birida uglerodiing massa ulushi uning atomining massasiga teng? A) H_2CO_3 B) CO C) $CaCO_3$. D) $Ca(CH_3COO)_2$ E) $CO(NH_2)_2$

(96-1-13. Kuyidagi moddalardan qaysi birining grafik formulasida 2 tadan π - bog mavjud?

1) alyuminiy oksid; 2) magniy sulfat; 3) sulfit kislotasi; 4) kalsiy karbonat.

A) 1 va 2 B) 1 va 3 C) 1 va 4 D) 2 va 3 E) 3 va 4

14. Temir(III) gidrofosfat xosil bulishi uchun temir(III) gidroksid bilan ortofosfat kislotasi qanday mol nisbatda aralastirilishi kerak?

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

15. Kuyidagi molekularlarning qaysi birida boglovchi elektron jufti bir elementdan ikkinchisiga kuprox siljigan? A) HBr B) HJ C) HAt D) HF E) HCl

16. Qaysi oksidlar ishkorda eriydi? 1) berriliy ,oksid; 2) kremniy(IV) oksid; 3) mis(II) oksid; 4) kalsiy oksid. A) 1 va 2 B) 1 i 3 C) 1 i 4, D) 2 va 3 E) 3 va 4

17. Kuyidagi kislotalarning qaysi birida elektrolitik xususiyati kuchlirok?

A) karbonat C) perxlorat E) silikat B) sulfit D) borat

18. Tenglamasi kuyida keltirilgan reaksiyaning muvozatini ung tomonga rin olish

$25 \text{ silj} \text{ itish uchun qaysi omillardan foydalanish mumkin? } CaCO_{3(k)} = CaO_{(k)} + CO_{2(g)} \Delta H = 178 \text{ kJ}$

A) temperatura va bosini oshirish B) temperaturami oshirish va bosini pasaytirish C) temperatura va bosimni pasaytirish D) temperaturami pasaytirish bosimni oshirish E)

'bosimni uzgartirmasdan, temperaturani pasaytirish

19. Rux, temir va mis aralashmasidan myotallarni qaysi reaktivlar yordamida bip-biridan ajratish mumkin? 1) suyultirilgan sulfat kislotasi 2) suyultirilgan nitrat kislotasi

3) natriy ishkori eritmasi 4) vodorod ftorid kislotasi 5) kontsentrlangan nitrat kislotasi A) 1 va 2 C) 2 va 3 B) 1 va 3 D) 3 va 4 E) 4 va 5

20. Kuyidagilarning qaysilari neytrallash reaksiyalari xisoblanadi?

1) $NaOH + HCl =$ 2) $NaHCO_3 + NaOH =$ 3) $NaHCO_3 + HCl =$

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

21. Kuyidagilarning qaysi birida oksidlanish darajasi bir xil bo'lgan azot birikmalari keltirilgan? A) KNO_3 , Mg_3N_2 , NH_3 , B) KNO_2 , N_2O_3 , $Ca(NO_2)_2$

C) N_2HNO_2 , $NaNO_3$ D) NH_3 , $NaNO_2$, $NaNO_3$ E) Mg_3N_2 , HNO_3 , N_2O_3

22. Kuyidagi: $N_2 + O_2 = 2NO$ - Q, Muvozanatni ung tomonga silj itish uchun qaysi omillarni kullash kerak? A) bosimni orttirish B) bosimni pasaytirish

C) azot(II) oksid kontsentratsiyasini orttirish D) temperaturani orttirish E) temperaturani pasaytirish

23. Qaysi modda suvda eriganda bir boskichli dissotsiatsiyalanish natijasida C^{2-} ioni xosil bo'ladi? A) natriy sulfat B) natriy sulfit C) natriy sulfid

D) natriy gidrosulfat E) natriy gidrosulfid

24. Kuyidagi tenglama

$NaNO_3 + NaOH = H_2O + NaCO_3$ reaksiya turlarining qaysi birlariga taallukli? A) parchalanish B) birikish S,) almashinish D) neytrallanish

E) u. Kuyidagi reaksiya sxemalarning qaysi biri oksidlanish jarayoniga taallukli?

A) $N^{-3} \rightarrow N^0$ B) $N^{+5} \rightarrow N^0$ C) $S^{+4} \rightarrow S^0$ D) $O^{-1} \rightarrow O^{-2}$ E) $O^0 \rightarrow O^{-2}$

26. Kuyidagi jarayonlarning qaysilarida tenglamalarning ikkitasida chap va ung tomondagi ionlar soni bir xil bo'ladi?

1) magniy oksid + xlorid kislotasi 2) mic(II) xlorid + kumush nitrat

3) kalsiy karbonat + nitrat kislotasi magniy sulfat + natriy ortofosfat

A) 1 va 2 B) 1 va 3 D) 2 va 3 C) 1 va 4 E) 2 va 4

27. Kuyidagi moddalarning qaysi biri kizdirilganda koldiksiz parchalanadi?

A) natriy nitrat B) kumush nitrat C) kaliy gidrokarbonat

D) ammoniy karbonat E) ammoniy bixromat

28. Kontsentratsiyasi 3 mol/l bo'lgan kaliy gidroksid eritmasidan 10 ml hajmini qanday hajmgacha suyultirilganda 0,5 mol/l kontsentratsiyali eritma xosil bo'ladi?

A) 40 ml B) 50 C) 60 D) 70 E) 80 ml

29. Zichligi 1,15 g/ml bo'lgan 3 molirli ortofosfat kislotasi eritmasidagi kislotaning massa ulushini xisoblang. A) 0,20 B) 0,26 C) 0,29 D) 0,32 E) 0,35

30. Kuyidagi tuzlar eritmalaridan qaysilarini aralastirilganda kaytmas gidroliz sodir bo'ladi? 1) kaliy karbonat 2) kalsiy xlorid 3) ammoniy sulfat 4) bariy xlorid.

A) 1 va 2 B) 1 va 3 C) 1 va 4 D) 2 va 3 E) 3 va 4

31. Qaysi tuzlar: 1) natriy karbonat 2) mis(II) nitrat 3) kaliy sulfidning anioni buyicha gidrolizga uchraydi? A) 1 D) 1 va 2 B) 2 E) 1 va 3 C) 3

32. Kuyidagi aralashmalarning qaysi biri suyultirilgan xlorid kislotada eriydi?

1) temir va mis 2) alyuminiy va magniy 3) kalsiy va bariyning karbonati 4) bariy sulfat va kaliy xlorid A) 1 va 2 B) 1 va 3 C) 2 va 3 D) 2 va 4 E) 3 va 4

33. Ammoniy xlorid tarkibidagi azotning oksidlanish darajasi va valentligi qanday A) -3, 3 B) -3, 4 C) -4, 4 D) -4, 5 E) -3, 5

34. Kuyidagi oksidlarning qaysilari orasida kimyoviy jarayon amalga oshadi? 1) Na_2O ; 2) CuO 3) NO ; 4) SiO_2 A) 1 va 2 B) 1 va 3 C) 1 va 4 D) 2 va 3 E) 3 va 4

35. Kuyidagi uzgaruvchan valentlik elementlar katoridan qaysi birida elementlarning oksidlanish darajalari bir xil? A) SO_3 , NPO_4 , CrO_3 B) $KCrO_2$, N_2O_3 , B_2O_3 . C) $K_2Cr_2O_7$, K_2CO_3 .

HClO₃ D)HNO₃.K₂Cr₂O₇.H₂SO₄. E)
NaNO₃.KClO₃.H₄P₂O₇

36. Kuyida keltirilgan katorlarning qaysi biridagi moddalar kaliy gidroksidi bilan reaksiyaga kirishadi? A) Cl₂, KCl, KHSO₃ B) ZnCl₂. HCl. SO₂. C) MgCl₂. Fe(OH)₂. HNO₃ D) SusO₄. FeO. Al(OH)₃. E) P₂O₅. Ca(OH)₂. CuO

37. Kontsentrlangan sulfat kislotada olingugurt bilai reaksiyaga kirishganda qanday moddalar xosil bo'ladi? A) SO₂. H₂O B) H₂O. H₂S. C) S. SO₂. H₂O. D) SO₂. H₂O. E) H₂O. H₂S. S

38. Markaziy atomning oksidlanii daraxasi bir xil bo'lgan kompleks birikmalar katoriii toping. A) K₄[Fe(CN)₆]. K₃[Co(NO₂)₆], [Hg(NH₃)₆]Cl₂ B) K₂[PtCl₄]. K₂[PtCl₆]. [Ni(NH₃)₆]SO₄. C) K₂[Co(SCN)₆]. [Cu(NH₃)₄]Cl₂. [Co(H₂O)₆](NO₃)₂. D) Na₂[PtCl₆]. [Pt(NH₃)₄]Cl₂. [Cr(H₂O)₅Cl]Cl₂. E) K₄[Fe(CN)₆], H[BF₄], [NH₄]Cl

39. Kuyidagi moddalarning qaysi birini suvda eritilganda chukma va gaz modda xosil bo'ladi? C) Al₂O₃. B) FeC₂. C) Al₄C₃ D) MnCO₃. E) RH₃.

40. Mis nitrat eritmasiga qaysi guruxdagi metallar tushirilganda mis ajralib chikadi? A) Ag. Hg. Al B) Hg, Ag, Pt C) Fe. Hg. Ag D) Rb, Zn, Ag E) Al, Zn, Fe

41. Kuyidagi moddalar orasida bip-biriga izomer bo'lgan moddalarni aniklang.
1) 2-metil,3-etilpentan 2) 2, 4-dimetilpentan 3) 3-etilgeptan 4) 2,3-dimetilpentan
A) 1 va 2 B) 1 va 3 C) 1 va 4 D) 2 va 3 E) 2 va 4

42. Kuyidagilarning qaysi birida tsis- va trans-izomerlar bo'ladi?
A) buten-1 B) .buten-2 C) 2-metilbuten-2 D) 2,3-dimetilbuten-2 E) 3-metilpenten-3

43. Kuyidagi moddalarning qaysilari eterifikatsiya reaksiyasida katnasha oladi?
1) metilxlorid 2) metiletil efir 3) aminosirka kislotada 4) propanol-2
A) 1 va 2 B) 1 va 3 C) 1 va 4 D) 2 va 3 E) 3 va 4

44. Kuyidagi moddalarning qaysilarida uglyorodiing oksidlanish darajasi -2 ga teng?
1) tsiklogeksan 2) etil spirt 3) etilen 4) atsetilen
A) 1 va 2 B) 1 va 3 C) 2 va 3 D) 1 va 4 E) 3 va 4

45. Stirol kaliy permanganat eritmasi bilan oksidlanganda qaysi modda xosil bo'ladi?
A) benzil spirt B) benzoy kislotada C) benzoy aldegid D) benzol va uglerod(IV) oksid E) fenilglukol

46. Kuyidagi moddalarning qaysi biri amfoter xossaga ega? 1) Hg(OH)₂ 2) Fe(OH)₂ Z) CH₃CHO 4) Alanin A) 1 va 2 B) 1 va 3 ,C) 1 va 4 D) 2 va 3 E) 3 va 4

47. Kuyidagi moddalarning qaysi biri oksillarning sifat reaksiyasi uchun ishlatiladi?
A) H₂SO₄ (cyuk.) B) HNO₃ (konts.) C) FeCl₃ (eritma) D) ZnCl₂ (eritma) E) HCl (suyuk.)

48. Kuyidagi molekularning qaysilarida sp²-gibrid xolidagi uglerod atomi bor?
1) etan 2), etilen 3) atseton 4) tsiklobutan A) 1 va 2 B) 1 va 3 C) 1 va 4 D) 2 va 3 E) 2 va 4

49. Mis(II) gidroksid qaysi modda bilan reaksiyaga kirishib, ravshan kuk rangli eritma xosil kiladi? A) etil spirt B) etilenglikol C) propanol-2 D) atseton E) metilatsetat

50. Tarkibida 4 ta uglerod atomi bo'lgan nechta bifunksionalli aminokislotalar bulishi mumkin? A) 2 B) 3 C) 4 D) 5 E) 6

51. Massasi 4,4 g bo'lgan tuyingan uglevodorod yonganda 6,72 l (n.sh.) Uglerod(IV) oksid xosil bo'ladi. Tajriba uchun qaysi uglevodorod olingan.
A) metan B) etan C) propan D) butan E) 2-metilpropan

52. Qaysi tabiiy maxsulotni kayta ishlash natijasida fenol olinadi?
A) neft B) torf C) toshkumir D) Yogoch E) tabiiy gaz

53. Ipak tolasi qaysi turdagi tolalarga mansub?
A) usimlik B) sintetik C) xayvon D) sun'iy E) kimyoviy

54. Buten-2 ni kaliy permanganat suv eritmasi orkali utkazilganda qaysi modda xosil bo'ladi?
B) sirka kislotada C) butenglikol-2,3 D) butenglikol-1,2
E) suv va uglerod(IV) oksid A) sirka aldegid

55. Eritmada fenol bor ekanligini qaysi modda yordamida aniklash mumkin?
A) kaliy ishkor B) kaliy nitrat C) temir(III) xlorid D) mis(II) xlorid E). Xlorid kislotada

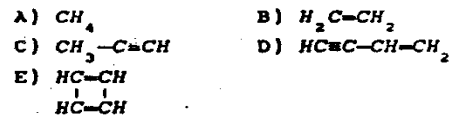
56. Kuyidagi reaksiya tenglamasidagi C_nH_{2n-2}+xO₂ → CO₂+H₂O Kislorod molekulasining koeffitsenti-"x" ning qiymatini toping.
A) 1,5p+0,5 B) 1,5p-0,5 C) n-1 D) 2p-2 E) p-2

57. Gemoglobin tarkibidagi temir atomi, xlorofill tarkibidagi magniy atomlari qaysi geterotsiklik birikma tarkibidagi azot atomlarining kurshovida joylashgan?
A) pirrolidin B) piridin C) pirrol D) piperidin E) digidropirrol

58. Hajmi 1,5 l (n.sh.) Etilen mul miqdorda olingan kislorod bilan aralashmasi portlatilgandan sung 3,5 l (n.sh. da) SO₂ va O₂ aralashmasi xosil bo'lgan. Reaksiya uchun olingan kislorod hajmini (litrlarda) toping.
A) 2,5 B) 4 C) 5 D) b E) 8

59. Keltirilgan moddalarning qaysilari kumush nitratning ammiakdagi eritmasi orkali utkazilganda tarkibida kumush tutgan birikma xosil xiladi?
1) CH₃-C=C-CH₂ 2) CH₃-C≡CH 3) CH₂=C=C≡CH, A) 1 B) 2 C) 1 va 3 D) 1 va 2 E) 2 va 3

60. Molekulasi tarkibida 4 ta Vodorod atomini tutgan uglevodorod kaliy permanganat eritmasi orkali utkazilganda, molekulyar massasi boshlangich moddanikidan 2,21 marta katta bo'lgan maxsulot olindi. Kuyidagilar orasidan boshlangich uglevodorodii toping.



1996 yil № 3

1. 6g sirka kislotasidagi molekular sonini aniklang. [A_r(C)=12]
A) 6,02•10²³ B) 3,62•10²³ C) 3,01•10²³ D) 6,02•10²² E) 3,02•10²²

2. Element bu ...
A) moddaning oddiy zarrachasi B) moddaning bulinmas zarrachasi C) moddaning mayda zarrachasi D) yadro zaryadlari bir xil bo'lgan atomlar turkumi E) moddaning elementar zarrachasi

3. Bir element atomidan ikkinchi element atomini olish, mumkinmi?
A) kizdirib olish mumkin B) kimyoviy reaksiyalar yordamida C) yuk D) yadro reaksiyalar yordamida E) fakat alkimyogarlarda olishgan

4. Alyuminiy xloridida kancha element balsa qaysi birikmada shuncha element bor?
A) H₂SO₄ B) H₂S C) O₃ D) Cl₂ E) NClO₂

5. Necha gramm vodorod bromidida 10,3 g natriy bromidagi kabi molekular soni bo'ladi? A_r(Br)=80, A_r(Ma)=23] A) 2,01 B) 4,05 C) 8,1 D) 16,2 E) 18,21

6. 12,04•10²⁴ ta kislorod atomlari (n.sh.) da qanday hajmi(1) egallaydi?
A) 112 B) 134,4 C) 224 D) 448 E) 672

7. Qanday moddalar uzgaruvchan tarkibli bo'ladi? A) past molekulyar B) kristall panjara tugunlarida molekula bo'lgan C) gazsimon D) yuqori molekularli moddalar va kristall panjarasida atomlar tutgan moddalar E) c u v da yaxshi eriidigan moddalar

8. Ammiak sintez kilish uchun tayyorlangan gazlar aralashmasining vodorodga nisbatan zichligi 3,6. ralashmani foiz tarkibini aniklang. A) H₂ - 80, N₂ - 20 B) H₂ - 75, N₂ - 25 C) H₂ - 70, N₂ - 30 D) H₂ - 66.5, N₂ - 33,5 E) H₂ - 90, N₂ - 10

9. Qaysi energetik pogonada taksimlangan elektronlar 1 l 1-davr Sh-guruk elementlariga mos keladi?
A) 1s²2s²2r⁶3s²3r¹ B) 1s²2s²2r⁴3s²3r³ C) 1s²2s²2r³3s²3r⁴ D) 1s²2s²2r²3s²3r¹ C) 1s²2s²2r⁵3s²3r³

10. qaysi atomda juftlashmagan elektronlar kup? (kavsda yadro zaryadi berilgan)
 A) 0(8) B) Br(35) C) Mp(25) D) N1(28) E) Si(29)

11. Qaysi elementning tashki kavatidagi elektron formulasi $...3s^23p^4$ bo'ladi?
 A)O B)S C)Se D)Te E)R

12. Davriy sistemada aktinoidlar qanday xolatni egallaydi?
 A) 7 davr 3 gurux B) b davr 3 gurux C) b davar 4 gurux;D) 7 davr 4 Gurux B) 7 davr5 gurux

13. Katta va kichik davrlar bir birlaridai nima bilan fark kiladi?
 A) Kichik davrda fakat s-elementlar joylashgan B) Kichik davrda fakat p- elementlar joylashgan C)Kichik davrda fakat s- va p-elementlar, katta davrda esa, bundan tashkari d - va f-elementlar joylashgan E)Katta davrda fakat f-elementlar joylashgan

14. Peryodat kislotasida yodning valentligi qanday? A) 0 B) 1 S) 3 D) 5 B) 7

15. Uglerod, galliy, mishyak, magniy, brom atomlaridagi eng kup valent elektronlar sonini aniklang.A)2,4,3,5,7 B)2,5,3,2,1 C)4,3,5,2,7 D)4,3,32,7 E)4,4,3,2,1

16. Nima uchun elementlar asosiy va kushimcha guruxlarga bulingan?
 A) tashki kavatida elektronlar soni turlicha B) oksidlanish darajasi turlicha C) elektron tuzilishi turlicha D) fizik xossalari turlicha E) yadro zaryadlari turlicha

17.Kuyidagi birikmalarni ulardagi bor barkarorligining ortib borish tartibida joylashtiring.1.NCl; 2. NF; 3. HBr; 4.HJ
 A)4,3,1,2 B)1,2,4,3 C)1,4,2,3 D)4,3,2,1 E)3,4,2,1

18.Modda atom kristall panjaraga ega bulishini tavsiflaydigan belgilarini kursating.
 A) suvda yaxshi eriydigan, kristall xolda B) kattik, kiyin suyuklanuvchan, amalda suvda erimaydigan C) kristall panjara tugunlarida molekular joylashgan D) kattik, organik erituvchilarda eriydigan E) suyuk, suvda eriydigan

19.qaysi birikmalar kovalent boglanish yordamida xosil bo'lgan?1)N₂ 2)HBr 3)TiO 4)FeCl₂ 5)CH₂O A) A)1. 3, 5, B) 1, 2, 5, C) 1, 2, 4, B) 1, 2, 3, E) 1, 4, 3.

20. qaysi birikmalar vodorod bog xosil kiladi?
 1. C₃H₈; 2. C₃H₇OH; 3. H₂S; 4. C₂H₅NH₂ 5. H₂O; 6.C₂H₆. A) 2, 3, 4, 5 B) 1, 2, 3, 4 C) 1. 2, 4, 5 D) 1, 2, 5, 6 E) 1, 2, 3, 5

21.Ammiak kaiday tuzilishga ega? A) tekis B) tugri chizikli C) trigonal-piramidal D) oktaedrik E) tetraedrik

22.Qaysi moddalar atom kristall panjarali tuzilishga ega? 1. CH₃-c CH₂O; 2. CH₃OH; 3. TiO₂;4. S; 5.NaF ; 6.SiO₂, A)1,2,3 B)3,4,6 C)2,3,4 D)3,4,5 E)1,3,4

23. Oksidlanish-kaytarilish reaksiyalari qaysilar? 1.H₂+S→H₂S
 2.H₂O $\xrightarrow{\text{электродиз}}$ H₂+O₂
 3.Mg+FeCl₃→MgCl₂+Fe
 4.AgNO₃+KCl→AgCl+KNO₃
 5.KClO→KCl+KClO₃
 6.NaCl+H₂SO₄→Na₂SO₄+HCl A)1,2,4,5 B)1,2,3,4 C)1,2,3,5 D)3,4,5 E)1,2,5,6

24. Agar bosimni 4 marta oshirilsa kuyidagi kimyoviy reaksiyaning tezligi qanday uzgaradi?CaCO_{3(k)}=CaO_(k)+CO_{2(g)} A) 4 barobar ortadi B) 4 barobar kamayadi C) 16 barobar ortadi D) 16 barobar kamayadi E) uzgarmaydi

25.Bosimni oshirish, xaroratni kamaytirish natijasida kuyidagi reaksiyalarning qaysilarida muvozanat ung tarafga siljiydi? 1. 2NO_(g)+Cl_{2(g)}=2NOCl+Q
 2.CO₂+H₂O₂=CO₂+H₂+Q
 3.2SO_{2(g)}+O_{2(g)}=2SO_{3(g)}+Q
 4.H_{2(g)}+Cl_{2(g)}=2HCl_(g)+Q A)1,3 B)1,4 C)3,4 D)2,3 E)1,2

26. Agar reaksiyaning temperatura koefitsienti 3 ga teng bulsa, reaksiya tezligini 27 barobar oshirish uchun temperaturani kanchaga kutarish kerak?A) 5° B) 10° C) 20° D) 25° E) 30°

27. qaysi reaksiya yordamida temir olish mumkin emas?1.FeCl₃+Mg→ 2.Fe₂O₃+Cu→

3.Fe₂O₃+C→ 4.FeSO₄+Hg→ 5.Fe₂O₃ A)1,4 B)2,4 C)2,3 D)1,2 E)3,5

28. Qaysi katordagi uchta metallni ular tuzlarining suvli eritmalarini elektroliz kilib olish mumkin?
 A) Fe, Li, Ni B) So, Ba, Hg C) Cu, Na, Rb D) Au, Fe, Cu E) Fe, Ca, Hg

29. Alyuminiy oksidini suyuklantirib, elektroliz kilish natijasida anodda ajralib chikkan gaz grafit anodini oksidlab SO₂ xosil kilgan. reaksiya natijasida anodda ajralgan gazning normal sharoitdagi kajmi 67,2 l bulsa, olingan alyuminiyning massasini(g) aniklang. [Ar(A1)=27] A) 27 B) 49.5 C) 54 D) 81 E) 108

30. Amaliy jikatdan qaysi reaksiyalar sodir bo'ladi? 1. CuCl₂+Ag→ 2.K+H₂O→ 3.H₂SO₄ (k)+Cu→ 4. Fe₂O₃+Mg→ 5.Fe+S→ A)1, 2, 3,4 B)1,2,4,5 C)2, 3, 4,5 D)1,3,4,5 E)1, 2, 4

31. Massasi 10 g chuyandan olingan namunani kislorod okimida yondirish natijasida 1,1 g karbonat angidrid gazi xosil bo'lgan. Chuyan tarkibidagi uglerodning massa ulushini aniklang. A) 0,01 B) 0,02 C) 0,025 D) 0,03 E) 0,05

32.Natriy qaysi organik birikmalar bilan reaksiyaga kirishadi? 1. Propan. 2. Etil bromid. 3. Tsiklogeksan. 4. Etilenglikol. 5. Glyukoza. A) 2, 4, 5 B) 2, 3, 4 C) 1, 2, 3 D) 1. 4, 5 E) 3, 4, 5

33.qaysi katorda fakat asosli oksidlar keltirilgan? A) Fe₂O₃, NgO, MgO B) Li₂O, Cu₂O, FeO C) Ag₂O, ZnO, BaO D) Al₂O₃ , MpO₂ , FeO E) Fe₂O₃, K₂O, Ag₂O

34.Qaysi katordagi xamma gidroksidlar ishkor bilan reaksiyaga kirishadi?
 A) Fe(OH)₂, Zn(OH)₂, Al(OH)₃ B) Mg(OH)₂, Hg(OH)₃, Al(OH)₃ C) Zn(OH)₂, Al(OH)₃, Hg(OH)₃ D) Fe(OH)₃, Fe(OH)₂, Al(OH)₃ E) Fe(OH)₃ , Hg(OH)₃ . Zn(OH)₂

35.kuyidagi reaksiyalarni xammasidagi birgina tushirib koldirilgan moddani aniklang.
 1. ...+SO₂ → K₂SO₃+H₂O 2. NCl+...→KCl+H₂O 3. Al(OH)₃+... → K[Al(OH)₄]

4. ...+FeCl → Fe(OH)₃ +KCl A)K₂O B)K C)K₂SO₃ D) KCl E) KOH

36.Kuyidagi gazlarning qaysilari ishkor bilan reaksiyaga kirishadi?
 1. N₂O; 2. NO₂; 3. NO; 4. C₂H₆ 5. SO₂ A) 1. 2 B) 2, 3 C) 2, 5 D) 1, 3 E) 3, 5

37. qaysi kislotalar fakat oksidlovchi xossasini namoyon kiladi? 1. H₂SO₃ 2. HClO₄ 3. H₂SO₄ 4. H₃PO₃ 5. HNO₃ A) 1, 2, 3 B) 1, 2, 5 C) 2, 3, 4 D) 2, 3. 5 E) 3, 4, 5

38. markaziy atomning tok orbitali sp-gibridlangan xolatdagi zarrachani kursating.
 1. PO₄³⁻; 2. SO₂; 3. H₂O; 4. SO₃; 5. BeCl₂. A) 2, 3 B) 2. 5 C) 1, 2 D) 4, 5 E) 3. 4

39. Azot (B) oksidi molekulasidagi azotning oksidlanish darajasini, valentligini. donop-aktseptor boglanishlar sonini aniklang. A) +3, 4, 1 B) +3, 4, 0 C) +5, 4, 1 D) +5, 4, 0 E) +5, 3, 1

40. Uglerodni kontsentrlangan sulfat kislotasi bilan reaksiyaga kirishishi natijasida 6,72 l ikki gazlar aralashmasi kosil bo'lgan. Reaksiya natijasida qanday gazlar va qanday massa (g)xosil bo'lgan? [Ar (S)=32, Ar(C)=12] A) CO₂ - 4,4; SO₂ - 12,8 B) CO₂ - 2,2; SO₂ - 6,4 C) CO₂ - 2,2; SO₂ - 8,4 D) CO₂ - 2,2; SO₃ - 9,4 E) CO₂ - 4,4; SO₂ - 8,8

41. Vodorod xloridning xosil bulish. unumi 50% bulsa,36,5 g vodorod xlorid olish uchun necha litr (n.sh.) xlor va vodorod kerak? A) 5.6H₂. Cl₂-5.6 B)H₂-5.6 Cl₂-11.2 C)H₂-11.2 Cl₂-11.2 D)H₂-11.2 Cl₂-22.4 E)H₂-22.4 Cl₂-22.4

42. Qaysi birikmada element bilan vodorod orasidagi bog eng kutbli?
 A) CH₄ B) HCl C) H₂S D) CH₃OH E) CH₃COOH

43. Ogir suv oddiy suvdan nima bilan fark kiladi? A)kushimchalar miqdorini kupligi V.) kislorodning izotop tarkibi C) vodorodning izotop tarkibi D) molekulasida protonlar soni xar xil bulishi E) molekulasida elektronlar soni xar xil bulishi

44. 80 g 10%. li natriy gidroksid (d=1) eritmasidai 2,24 l vodorod sulfid utkazish natijasida qanday tuz va kancha massada(g)

xosil bo'ladi (gidroliz xisobga olinmasin)? [Ar(Na)=23, Ar(C)=32] A) NaHS, 5,6 B) Na₂S, 5,6 C) NaHS, 7,8 D) Na₂S, 7,8 E) Na₂S, 15,6

45. Qaysi birikma eng kuchli asos xossasini namoyon kiladi?

A) suv B) metilamin C) ammiak D) anilin E) benzol

46. Nechta birikma C₄H₈ formulaga mos keladi? A) 2 B) 3 C) 4 D) 6 E) 7

47. Stirool molekulasida sp³ —gibridlangan uglerod atomi nechta? A) 0 B) 1 C) 2 D) 3 E) 4

48. Butadien-1,2 da uglerod atomi qanday gibridlangan xolatda bo'ladi?

A) fakat sp² B) sp³ va sp C) fakat sp D) sp, sp² va 3p³ E) sp² va sp³

49. Nima uchun fenolning gidroksid gruppasidagi vodorod atomi benzol yadrosidagi vodorodlarga nisbatan aktiv? A) gidroksogurux yadrodagi elektronlar zichligini kamaytiradi B) gidroksoguruxga vodorod tasir etadi C) gidroksogurux yadrodagi elektronlar zichligini oshiradi D) aromatik yadro gidroksoguruxga elektronlar uzatadi. shuning uchun yadrodagi vodorod atomining reaksion kobilyati pasayadi E) fenol benzoldan aktiv emas

50. Propan kuyidagi bilan reaksiyaga qaysi moddalar kirishadi 1. Cl₂ 2. HBr 3. O₂ 4. HNO₃ 5. CH₃COOH A) 1, 2, 3 B) 1,2,4 C) 1, 3, 4 D) 1,3,5 E) 1, 2, 5

51. Nima uchun tsiklopropan va tsiklopentan turli kimyoviy xossaga ega?

A) tsikllarni barkarorligi xar xil B) turli agregat xolatiga ega C) metilen guruxining xossalari xar xil D) turli zichlikka ega E) tuyingan tsiklik birikmalilar bo'lgani uchun

1996 yil № 4

1. Tsiklobutan qaysi modda bilan reaksiyaga kirishadi? 1. NBr₂; 2. Br₂; 3. H₂O; 4. O₂.

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

2. Xona sharoitida kaliy permanganat eritmasidan 2,24 l propilen utkazilganda necha gramm organik birikma xosil bo'lgan? A) 6 B) 7,4 C) 7,6 D) 8,2 E) 10,2

3. Kuyidagi birikmalardan qaysi biri bromli suv ta'sirida oson rangsizlanadi?

1. Stirool. 2. M-dimetilbenzol 3. Benzol 4. P-izopropilmetilbenzol, 5. 4-fenilbutan-1.

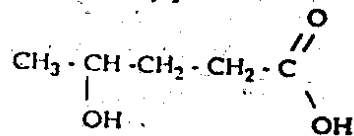
A) 1, 2 B) 1, 5 C) 2, 3 D) 1, 3 E) 2, 4

4. Tarkibi noma'lum bo'lgan bir atomli spirt dan olingan simmetrik tuzilishli etilen ugle-vodorodining 14 grammi 40g brom bilan reaksiyaga kirishgan. Spirtning formulasini aniklang A) CH₃ - CH₂OH B) CH₃ - CH₂CH₂OH C) CH₃ - CH(OH) - CH₃ D) CH₂OH - SH₂ - CH₃ - CH₃ E) CH₃ - CHOH - CH₂ - CH₃

5. 94 g fenol eritmasiga benzol ishtirokida 4,6 g natriy ta'sir ettirish natijasida ajralib chikgan gaz qanday hajmii egallaydi?

A) 0,56 l B) 0,83 l C) 1,12 l D) 2,24 l E) 3,36 l

6. Kuyidagi birikma uchun qaysi nomlanish tugri?



A) 3-oksivalerian kisloata B) u - oksivalerian kisloata

C) u - oksipentan kisloata D) 3-oksipentan kisloata E) 4-oksibutan kisloata

7. Sirka kisloata bilan etil spirti orasidagi ta'sirlanish reaksiyasiga kushimcha sirka kisloata kushilsa, biror bir narsa uzgaradimi?

A) uzgarmaydi B) spirt kuprok xosil bo'ladi C) amalda uzgarish kuzatilmaydi D) etilatsetat kuprok xosil bo'ladi E) suvning miqdori kamayadi

8. Qaysi reaksiyada vodorod oksidlovchidir?

A) CuO+H₂ → B) Cl₂+H₂ → C) Na + H₂ → D) FeO + H₂ → E) R+H₂ →

9. Qaysi reaksiya oksidlanish jarayoniga taallukli?

A) Cg^{z+} → SrO₄²⁻ B) SO₂ → SO₃²⁻ C)

MnO₄ → MnO₂ D) Fe³⁺ → Fe²⁺

E) N₂O₅ → NO₃⁻

10. Qaysi moddalar molekulasida markaziy atom sp - gibridlanish xolida bo'ladi?

A) CH₄, H₂O, NH₃ B) VCl₃, NH₃, PH₃ C) SiH₄, CH₄, C₂N₄

D) H₂O, H₂S, BeF₂ E) BeF₂, H₂O, NH₃

11. Elektron konfiguratsiyalarning qaysi biri tartib nomeri 24 bo'lgan elementga mos keladi? A) ... 3s² 3d³ C) ... 3d⁵ 4s² E) ... 3d⁴ 4s² B) ... 3d³ 4s² D) ... 3d⁵ 4Cl

12. Elektron konfiguratsiya...3d⁹ 4Cl bo'lgan element qaysi gurux va davrda joylashgan?

A) V davr, II gurux B) IV davr, I gurux C) IV davr, II gurux

D) IV davr, Sh gurux E) Sh davr, I gurux.

13. 7,8 g kaliy bilan necha litr (n.sh.) Xlor reaksiyaga kirishganda 0,2 mol kaliy xlorid xosil bo'ladi? [Ag(K)=39, Ag(Cl)=35,5]

14. Zarrachalarning oksidlanish darajasi uzgarmaydigan reaksiyani kursating.

A) NaOH+SO₂ → B) NaNO₃ → C) Cl₂ + H₂O → D) SusO₄+Fe → E) Ca+H₂O →

15. Tartib nomeri 37 bo'lgan element qaysi davr, kator va guruxda joylashgan?

A) V davr, 6 kator Sh gurux B) VI davr, 8 kator, III gurux

C) V davr, 6 kator, I gurux D) VI davr, 8 kator, IV gurux E) V davr, 7 kator, VIII gurux

16. Tartib nomeri 34 bo'lgan elementning elektron kobigida nechta tulgan kobikchalar bor? A) 1 B) 2 C) 3 D) 4 E) 5

17. Kuyidagi birikmalardagi uglerod atomining oksidlanish darajalar ketma-ketligini toping: SOCl₂, SH₂Cl₂, CHCl₃, SCl₄

A) +4, +2, -2, 0 B) 0, -2, +3, -4 C) +4, 0, +2, +4 D) +2, +4, -2, -4 E) +4, -1, -4, +4

18. Konfiguratsiyasining oxiri ...4s² 4r¹ bo'lgan elementni va uning tartib nomerini toping? A) Zn, 30 B) Ga, 31 C) Ge, 32 D) As, 33 E) Se, 34

19. Metilnitrat va nitrometandagi azot atomlarining oksidlanish darajasi qanday?

A) 5,6 B) 2,24 C) 6,2 D) 6,8 E) 8,8

20. Qaysi reaksiya natijasida asos xosil bo'ladi?

1. Na[Al(OH)₄]+HCl → 2.

CaO+CO₂+H₂O → 3. Be+NaOH →

4. Cr₂S₃+H₂O →

5. SO₂+NaOH → 6. NH₃+HNO₃ → A) 1, 4 B) 1, 5 C) 2, 6 D) 2, 5 E) 3, 6

21. Kuyidagi tenglamalardan qaysi birini amalda bajarib bulmaydi?

1. Na₂CO₃+H₂O+CO₂ → 2. MgCO₃ • CaCO₃+HCl → 3. Ca₃(RO₄)₂+Na₂CO₃ →

4. CH₃CH₂OH+HCl → 5. C₆H₆ +CH₃COOH → 6. C₄H₁₀+HBr →

7. Cl₂H₂₂+H₂ → A) 1, 2, 3 B) 2, 3, 4 C) 3, 4, 5 D) 3, 5, 6, 7 E) 4, 5, 6, 7

22. Suv moddasida qaysi turdagi kimyoviy boglar mavjud?

1. Ionli 2. Kovalent 3. Kutbli-kovalent 4. vodorodli

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

23. Muzning kristall panjara turi va suv molekulasidagi kislorod atomining gibridlanish turini aniklang? A) atom panjara, burchakli molekula B) molekulyar panjara, sp² -gibridlanish C) molekulyar panjara, sp -gibridlanish D) atomli panjara, sp³ -gibridlanish E) ionli panjara, sp³ -gibridlanish

24. Kuyidagi qaysi reaksiya oxirigacha sodir bo'ladi?

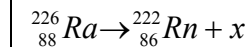
A) H₂O+Cl₂ → B) Na₂SO₃+Cl₂ → C) AlCl₃ +H₂O →

D) AlCl₃+Na₂S → E) Na₂S+Zn(OH)₂ →

25. Kuyidagi elektron konfiguratsiyalar qaysi elementlar oilasiga tegishli?

[Xe]6s² 6p¹, [Kr]5s² 5p², [Ar]4s² 4p⁵ A) s-elementlar B) d-elementlar C) p-elementlar D) ishkoriy metallar E) galogenlar

26. Radioaktiv jarayon tenglamasida noma'lum zarrachani toping:



A) neytron B) neytron va proton C) α-3arracha D) deyteriy E) pozitron

27. Mis kuparosining formulasi

[Cu(H₂O)₄]SO₄•H₂O shu moddaning

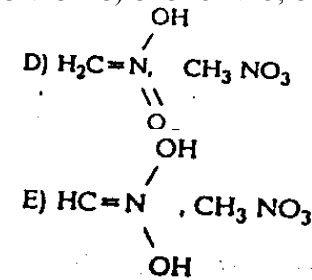
xususiyagini aks ettiradi. Bu birikmada qanday boglar mavjud?

1. Ionli 2. Kovalent 3. Kutbli-kovalent 4. Donop-aktseptor 5. Metall 6. vodorod
A) 1, 2, 5, 6 C) 1, 3, 4, 6 E) 2, 3, 5, 6 B) 2, 4, 5, 6 D) 2, 3, 4, 6
28. Sarik kon tuzi tarkibidagi markaziy atom bilan ligandlar orasidagi bog qaysi turga mansub? A) vodorod B) metall C) ionli D) donop-aktseptor E) kovalent
29. SiH₄ bilan HF birikib H₂[SiF₆] xosil kiladi. CF₄ shunday birikma xosil kilmaydi. Buning sababi nimada?
A) uglerod atomida aktseptorlik vazifasini bajaradigan bush elektron orbital yuk
B) uglerod atomining elektromanfiyligi kremniylikidan katta
C) uglerod atomining radiusi kichik bulishi
D) C-F bogi kutbliligi Si-F nikidan kichik bulishi sababli
E) uglerodiing ionlanish potentsiali kremniylikidan katta bulishi tufayli
30. Qaysi moddalar natriy ishor bilan reaksiyaga kirishadi?
1. Si 2. Cu 3. SiC₂ 4. FeO A) 1, 2 B) 2, 3 C) 1, 4 D) 2, 4 E) 1, 3
31. Qaysi modda fosfor bilan reaksiyaga kirishaoladi?
A) HCl B) H₂S C) KClO₃ D) NH₃ E) CH₃COOH
32. Qaysi gidridlar oksidlovchi xossaga ega?
1) CH₄ 2) NH₃ 3) H₂O 4) HF A) 1,2 B) 1,3 C) 1,4 D) 2,3 E) 3,4
33. Oltinugurt qaysi modda bilan reaksiyaga kirishmaydi?
A) H₂ B) Cl₂ C) ClO₂ D) J₂ E) Fe
34. Kuyidagi moddalarning qaysilari Fe³⁺ ion uchun sifat reaktivi bo'ladi?
1. C₆N₅COOH 2. C₆H₅OH 3. K₃[Fe(CN)₆]
4. K₄[Fe(CN)₆]
A) 1, 2 B) 1, 3 C) 1, 4 D) 2, 3 E) 2, 4
35. Oksidlarning kislotalik xossasi ortib borish katorini toping
1. P₄O₁₀ 2. As₂O₅ 3. N₂O₅ 4. Sb₂O₅
A) 1, 2, 3, 4 B) 2, 1, 3, 4 C) 4, 2, 1, 3 D) 4, 3, 2, 1 E) 3, 4, 2, 1

- 36
37. 10 g CaCO₃ ning suspenziyasini gidrokarbonat xolida eritmaga utkazish uchun necha litr (n.sh.) Uglorod (IV) oksid talab etiladi? A) 2,24 B) 5,6 C) 11,2 D) 22,4 E) 33,6
38. 1 g misni nitrat kislotada eritilganda necha millilitr azot(II)ksid xosil bo'ladi?
A) 560 B) 680 C) 700 D) 780 E) 820
39. Xromtemirtoshni uglerod bilan kiytarilganda 1 mol xrom olishda necha mol uglerod (II) oksid xosil bo'ladi?
FeO•Cr₂O₃+C→Cr+Fe+CO A) 4 B) 3 C) 2 D) 5 E) 2,5
40. Kuyidagi moddalarning qaysi biri oksidlovchi xossaga ega?
A) N₂ B) H₂S C) NCl D) PH₃ E) CaH₂
41. Natriy tuzlarisulfati, nitrati, karbonati va fosfata aralashmasi eritmasini elektroliz kilinganda qaysi zarracha oksidlanadi?
A) SO₄²⁻ B) NO₃⁻ C) CO₃²⁻ D) PO₄²⁻ E) H₂O
42. Xam oksidlovchi, xam kaytaruvchi bulaoladigan moddalarni kursating?
1. H₂ 2. O₂ 3. H₂S 4. CH₄ 5. Li 6. HCHO 7. HClO₄ 8. O₃
A) 1, 3, 5, B) 2, 4, 8 C) 3, 5, 7, D) 1, 2, 6 E) 3, 4, 5,
43. Kuyidagi moddalarning qaysilari gidroliz reaksiyasida katnashadi?
1. H₂C₂O₄ 2. NCOOCH₃ 3. CH₃ONO₂ 4. CaCO₃ A) 1, 2 B) 2,3 C) 3,4 D) 1, 3 E) 2,4
44. Mis sulfat va mis Nitrat eritmasi orkali doimiy tok utkazilganda qaysi zarracha oksidlanadi? A) SO₄²⁻ B) OH⁻ C) NO₃ D) N⁺ E) Cu(OH)₂
45. 18°S da sirka kislotaning 0,1 molyarli eritmasida kislotaning dissotsilanish darajasi 3% ga teng bulsa, eritmada vodorod ionlarining konntsentratsiyasini (mol • l⁻¹) toping. A) 0,003 C) 0,005 E) 0,008 B) 0,006 D) 0,002
46. Magniy suyuq nitrat kislotada bilan reaksiyasida H₂O xosil bo'lgan. Unda 1 mol magniy necha mol nmoz bilan reaksiyada katnashadi? A) 2,0 B) 2,5 C) 4 D) 8 E) 10

47. Kuyidagi reaksiyalarning qaysi birida yagonana element uch xil xolatgacha kaytariladi?
A) Cu + HNO₃ → B) H₂SO₄(suyuk.) + Fe → C) H₂SO₄(kontsen.) + Cu → D) H₂SO₄(kontsen.) + Zn → E) FeC₂ + O₂ →
48. 43,2 g simob (II) oksid parchalanganda 0,56 l (n.sh.) kislorod xosil bulsa, reaksiya unumi qanday bo'ladi? A) 0,45 B) 0,40 C) 0,35 D) 0,30 E) 0,25
49. Kuyidagi tenglamadagi oksidlovchining koeffitsientini toping.
CuFeC₂+HN₃ → Cu(NO₃)₂+ Fe(NO₃)₃+ H₂SO₄+NO₂+H₂O
A) 18 B) 20 C) 22 D) 24 E) 26
50. Benzolning qaysi xosilasi sa-noatda kauchuk olishda kullana-di?
A) metilbenzol B) vinilbenzol C) propilbenzol D) etilbenzol E) 1,2-dimetilbenzol
51. Benzol qaysi reaksiyalarda katnashadi?
A) oksidlanish, almashish, birikish B) oksidlanish, polimerlanish, polikondensatlanish C) gidratlanish, gidrogenlanish, degidrogenlanish D) izomerlanish, gidroliz, polimerlanish E) eterifikatsiya, galogenlash, gidrogenlash
52. 1-xlop-3-metilpentanni qaysi spirtidan olish mumkin?
A) 2-metilpentanol-5 B) 3-metilpentanol-1 C) 3-metilpentanol-3 D) 3-metilpentanol-2 E) 2-metilpentanol-2
53. Tsiklobutanni qaysi moddadan olish mumkin?
A) 1,5 - dibrompentan B) 1,3 - dibrombutan C) tsiklobutadien D) 1,4- dibrom -2-metilbutan E) 3-metil-1,4-dibrombutan
54. Benzol molekulasini xosil kilishda uglerod atomining qaysi turdagi orbitallari ishtirok etadi? A) 2Cl - va 2r³ - orbitali B) sp² - va 2r¹ C) turtta sp³- orbitalar D) 2Cl -, 2r¹ - va ikkita sp-orbitalar E) 2s² - va 2r²

55. Tsikloparafinlar – C_nH_{2n} xlor bilan reaksiyaga kirishganda 2 xil maxCulot C_nH_{2n}Cl₂ yoki C_nH_{2n-1}Cl xosil bo'ladi. n kiymati qanday bo'lganda birinchi maxCulot xosil bo'ladi? 1) 3. 2) 4 3) 5 4) 6 A) 1 B) 2 C) 3 D) 4 E) 1 va 2
56. Kuyidagi xolatlarining qaysi biridagi boglar majmuasi etilen molekulasiga tegishli?
A) 88 va 11 B) 76 va 21 C) 55 va 11 D) 65 va 21 E) 85 bog
57. 2-metilpropaning nechta di-xlorli xosilalari bulishi mumkin?
A) 2 B) 1 C) 3 D) 4 E) 5
58. Xlorbuten izomerlari nechta bulishi mumkin? A) 8 B) 9 C) 10 D) 11 E) 12
59. Kaysi birikma Cun'iy kauchuk olishda kullanadi?
A) etilbenzol B) vinilbenzol C) propilbenzol D) metilbenzol E) izopropilbenzol
60. Qaysi moddalar gidroliz reaksiyasida katnashmaydi?
A) sovunlar B) tuzlar C) uglevodlar D) yoglar E) spirtlar
61. suvning yuvish xususiyatini qanday tushuntirasiz?
1. suvning yumshayishi tufayli. 2. Kupik xosil bulishi tufayli.
3. Ishkor xosil kilib gidroli3-lanishi natijasida.
4. Kislotada xosil kilib gidro-lizlanishi natijasida. 5. Sovunning suvda erishi tufayli.
A) 1 va 2 B) 2 va 3 C) 1 va 3 D) 2 va 4 E) 4 va 5
62. Kuyidagi moddalarning qaysilari nitrometan va metilnitrat?
A) CH₃NO₃, CH₃NO₂ B) CH₃NO₂, CH₃NH₃ C) CH₃-O-N=O, CH₃-NH₃OH



63. Teflonni olish uchun qaysi monomerdan foydalanish mumkin?
 A) etilen B) ftorvinil C) 1,2-diftoretan D) tetraftoretan E) geksaftoretan
64. Moddalarning qaysilari eterifikatsiya reaksiyasida katnashadi?
 1. RCOOH 2. RCHO 3. C₃H₈O₃ 4. C₂H₆(OH)₂ 5. C₂N₄Cl₂ 6. KOH
 A) 1,2,3 B) 1,3,4 C) 2,3,4 D) 1,4,6 E) 3,4,6
65. Sirka kislota bilan etil spirt orasidagi eterifikatsiya reaksiya tezlik konstantasi 1,3 l·mol⁻¹·min⁻¹ bulsa, boshlangich moddalar konsentratsiyasi 0,4 mol·l⁻¹ dan bo'lganda reaksiya tezligini xisoblang. A) 0,2 B) 0,25 C) 0,29 D) 0,36 E) 0,42
66. Formulasi C_nH_{2n}N₂H₄ bo'lgan amindan 6 g miqdori yokilganda 2,24 l azot xosil bulsa, formuladagi p qiymatini toping A) 1 B) 2 C) 3 D) 4 E) 5

1996yil Kimyo 5-Con

1. Allotropiya deb nimaga aytiladi?
 A) ayni bir element bir necha oddiy modda xosil qiladigan xodisalarga aytiladi
 B) tarkibi, miqdori bir xil bo'lgan, lekin tuzilishi bilan fark qiladigan moddalarga aytiladi
 C) tarkibi, mikdopi bir xil bo'lgan, lekin tuzilishi va kimyoviy xossalari bilan fark qiladigan moddalarga aytiladi
 D) elementi bitta atomidan iborat bo'lgan moddaga aytiladi
 E) bir necha element atomlaridan iborat bo'lgan moddalarga aytiladi
2. Fakat metallmas elementlardan tashkil topgan katorni aniklang
 A) N, Be, Ca, Si B) S, Al, Cl, Zn C) F, S, V, R D) H, K, C, Mg E) V, Na, Cu, J₂
3. Avogadro konuni qanday ta'riflanadi?
 A) Kimyoviy reaksiyaga kirishgan moddalarning massasi xosil bo'lgan moddalar massasiga xamma vakt teng bo'ladi
 B) xar qanday murakkab moddaning tarkibi, qaysi usul bilan olinishidan kat'iy nazar, bir xil bo'ladi

- C) reaksiya uchun, olingan gazlarning va xosil bo'lgan gazlarning hajmlari uzaro butun sonlar nisbati kabi bo'ladi
 D) 1 mol xar qanday gaz normal sharoitda 22,4 l hajmii egallaydi E) bir xil sharoitda turli gazlarning teng hajmlaridagi molekular soni bir xil bo'ladi
4. Normal sharoitda kuyida keltirilgan gazlardan qaysi biri 5,6 litr hajmini egallaydi?
 A) 16g SO₂ B) 17g NH₃ C) 35,5g Cl₂ D) 32g O₂ E) 14g SO
5. Tarkibida marganetsning massa ulushi 49%, kislorodiiki 51% bo'lgan oksid formula-Cini kursating. [A(Mn)=54, A(O)=16] A) Mn₂O₇ B) MnO₂ C) MnO D) MnO₃ E) MH₂O₇
6. 9,2g modda xavoda yonishi natijasida 8,96l SO₂ va 10,8g suv xosil bo'ladi. Agarda modda bugi xavoga nisbatan 1,59 marta ogir bulsa moddaning formulasini aniklang.
 A) C₂N₆ B) C₂H₅OH C) C₃H₆ D) C₃H₈ E) CH₃COOH
7. Element atomini xar bir energetik pogonasining s-pogonachasida eng kup nechta elektron bo'ladi? A) 7 B) 2 C) 14 D) 6 E) Ye]
8. Kuyidagi elektron formulalardan biri xlor ionining elektron formulasi? [Z(Cl)=17]
 A)... 4s² 3d¹ B)... 3s² 3p⁶ C)... 4Cl D)... 3s² 3p⁵ E). 4Cl3d⁴
9. Kuyidagi elementlarni metalmaslik xossasi ortib borish tartibida joylashtiring.
 1) fosfor; 2) bor; 3) xlor; 4) uglerod; 5) oltingugurt. [Z(P)=15, Z(B)=5, Z(C)=6, Z(C)=16]
 A) 7, 2, 3, 4, 5 B) 3, 2, 1, 4, 5 C) 2, 4, 1, 5, 3 D) 4, 2, 5, 1, 3 E) 5, 4, 1, 3, 2
10. Oltinchi gurux elementning vodorod bilan xosil qilgan birikmasi tarkibida 5,9% vodorod bor. Bu qanday element [A(O)=16, A(C)=32, A(Cr)=52, A(Te)= 127,6]
 A) S B) Se C) Te D) O
11. Keltirilgan birikmalarning qaysilarida oltingugurtning valentligi turt
 1) Na₂SO₄; 2) SO₂ 3) Al₂(SO₄)₃ 4) K₂SO₃; 5) H₂S. A) 1,2 B) 3, 4 C) 1,5 D) 3,5 E) 2,4

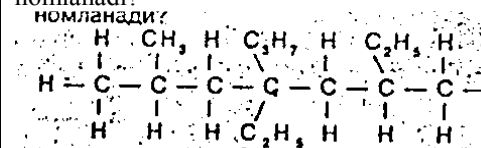
12. Asosiy gruppacha elementlari eng yuqori valentlik birikma xosil kilganda kimyoviy boglanishda ularning qaysi elektronlari ishtirok etadi?
 A) tashki energetik pogonadagi fakat juftlashgan elektronlari
 B) tashki energetik pogonadagi fakat juftlashmagan (tok) elektronlari
 C) tashki energetik pogonadagi xamma elektronlari
 D) tashki va tashkaridan oldingi energetik pogonadagi xamma elektronlari
 E) tashki va tashkaridan oldingi energetik pogonadagi tok elektronlari
13. Keltirilgan molekularlarning qaysi birida ion bog kuchli?
 A) CaCl₂ B) KCl C) FeS D) MnCl₂ E) NaBr
14. Kuyidagi birikmalarning qaysi birida donor — akseptor bog mavjud?
 A) CaS B) CH₄ C) SO₂ D) NH₄Cl E) NaJ
15. Sizga ma'lumki moddani molekulyar massasi ortishi bilan uning kaynash temperaturasi yuqori bulishi kerak. Nima uchun suvning kaynash temperaturasi H₂S, H₂Se, H₂Te larnikidan yuqori?
 A) suv molekularlari orasida kuchli vodorod bogining bulishi
 B) kislorod atomida «d» orbitalning yukligi C) kislorod atomining radiusi eng kichik D) nisbiy elektromanfiylik qiymatlari ayirmasining eng kattaligi E) suvning molekulyar massasi eng kichikligi
16. Juda kattik va kiyin suyuqlanuvchan moddalar qanday kristall panjarali bo'ladi.
 1) ionli; 2) atomli; 3) molekularli; 4) metall. A) 3 B) 1,3 C) 2 D) 4 E) 1
17. Osh tuzi fazoviy xolati qanday tuzilishga ega?
 A) tekis uchburchakli B) kubsimon C) tetraedr D) piramida E) bipiramida
18. Natriy gidroskidiing 300 ml (zichligi r=1, 333 g/sm³) 30% li eritmasiga 200 ml Suv kushildi. xosil bo'lgan eritmada natriy gidroskidiing massa ulushi qanday?
 A) 15% B) 20% C) 12% D) 25% E) 18%

19. Elementlar atomlarini oksidlanish darajasi uzgarishi bilan boradigan reaksiyani kursating. A) KOH+HNO₃→KNO₃+H₂O B) SO₃+CaO→CaSO₄ C) CaCO₃→CaO+SO₂ D) MnO₂+4HCl→MnCl₂+Cl₂+2H₂O E) SO₃+H₂O→H₂SO₄
20. 2,1 g bir valentli metall suvdan 3,36 l vodorodii sikib chikardi. Bu qanday metall?
 A) litiy B) Frantsii C) kaliy D) mis E) natriy
21. Agar azot konsentratsiyasi 3 marta oshirilsa kuyidagi reaksiya tezligi N₂+O₂→2NO qanday uzgaradi? A) 9 marta ortadi, B) 6 marta kamayadi C) 3 marta kamayadi D) 6 marta ortadi E) 3 marta ortadi
22. Agar bosim ikki marta oshirilsa reaksiya tezligi necha marta ortadi
 2C₂N₆(g)+7O₂(g)=4SO₂(g)+6H₂O(g) A) 256 B) C) 512 D) 14 E) 4
23. Kuyidagi muvozanatda turgan sistemada oltingugurt (VI) oksidining unumini oshirish uchun nima kilish kerak? 2SO₂(g)+O₂(g) → 2SO₃(g)
 1) kislorod konsentratsiyasini oshirish; 2) kislorod konsentratsiyasini kamaytirish; 3) sistema bosimini oshirish; 4) sistema bosimini kamaytirish; 5) oltingugurt (IV) oksid konsentratsiyasini kamaytirish; 6) oltingugurt (IV) oksid konsentratsiyasini oshirish; A) 1,2,3 B) 1,3,6 C) 4,5,6 D) 2,4,5 E) 2,3,4
24. Metallni uning oksididan uglerod (II) - oksidi bilan kaytarib olishga qanday usul deyiladi? A) alyuminotermiya B) metallotermiya C) elektrometallurgiya D) karbotermiya E) gidrometallurgiya
25. Temir (III) oksididan 2 tonna temir olish uchun qanday hajm uglerod (II) oksid kerak bo'ladi? A) 1,2 · 10³ m³ B) 3,6 · 10³ m³ C) 2,4 · 10³ m³ D) 0,6 · 10³ m³ E) 0,4 · 10³ m³
26. Pyx Sulfat tuzining suvli eritmasidan 1 soat davomida kuchi 1,5 A bo'lgan tok utadi. Katodda qanday modda va necha gramm ajralib chikadi?
 A) H₂- 0,6 B) Zn; 3,27 C) S; 1,83 D) O₂; 1 E) Zn; 1,83

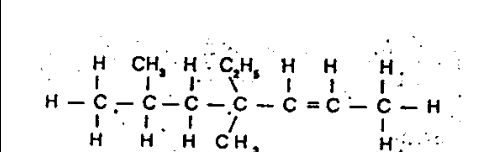
27. Qaysi katordagi barcha metallar oddiy sharoitda suv bilan reaksiyaga kirishadi?
 A) Al, Li, Au, Fe B) K, Na, Ca, Li C) K, Ni, Hg, Tl D) Mg, Ni, Na, Ag E) Ca, Al, Fe
28. Cuyultirilgan Sulfat kislotada magniy erishi natijasida 5,6 l vodorod ajralib chikdi. Necha gramm magniy reaksiyaga kirishgan?
 A) 12 B) 24 C) 6 D) 18 E) 3
29. 20 g texnik alyuminiyga uyuvchi kaliyning mul eritmasi bilan ta'sir ettirildi, natijada 20 l vodorod (n.sh. da) ajralib chikdi. Texnik alyuminiy tarkibida necha protsent erimaydigan kushimcha bo'lgan?
 A) 20 B) 84 C) 30 D) 10 E) 50
30. Kuyidagi metall oksidlaridan qaysilari amfoter xossaga ega?
 1) CaO 2) FeO 3) Al₂O₃ 4) SnO 5) Mn₂O₃ 6) MnO₃ 7) CrO₃ 8) K₂O
 A) 1,2,3 B) 5,6,7 C) 2,4,8 D) 3,4,6 E) 1,5,8
31. Tarkibida 16 g mis (II) Sulfat bo'lgan eritmaga 4,8 g temir kipiklari solindi. Bunda kancha mis ajralib chikdi?
 A) 5 g B) 6,4 g C) 11 g D) 6 g E) 5,5 g
32. Kuyidagi uzgarishlarni amalga oshirishga imkon beradigan katorni aniklang.
 $Fe_3O_4 \rightarrow Fe \rightarrow FeCl_2 \rightarrow Fe(OH)_2 \rightarrow Fe(OH)_3$
 A) Al, HCl, NaOH, NaOH B) CO₂, HCl, NaOH, H₂O+O₂ C) S, HCl, Zn(OH)₂, O₂ D) Al, Cl₂, NaOH, H₂O+O₂ E) CO₂, HCl, KOH, H₂O
33. Kuyidagi oksidlardan qaysilari metalmaslarning oksidlari?
 1) ZnO 2) SO₂ 3) CaO; TeO 5) CO₂ 6) MgO; 7) BeO 8) NO₂
 A) 1,2,3 B) 6,7,8 C) 2,4,6 D) 2,5,8 E) 1,4,7
34. Davriy sistemada II-davr metalmaslari uzlarining yuqori oksidlarida qanday oksidlanish darajasini namoyon kiladi?
 A) xammasi plyus ikki B) xammasi gurux nomeriga teng C) ftor minus bir, kolganlari gurux nomeriga teng D) uzgaruvchan E) xammasi minus ikki
35. Sulfat kislotada eritmasi kuyidagi moddalarning qaysilari bilan reaksiyaga kirishadi?
 1) LiOH 2) HNO₂ 3) CH₃COOH 4) FeO 5) Na₂SO₄ 6) K₂CO₃ 7) SO₃ 8) Au

- A) 1,4,6 B) 1,2,3 C) 4,5,6 D) 5,7,8 E) 2,3,8
36. Cuyultirilgan nitrat kislotada magniy erishi natijasida 5,6 l azot (II) oksidi ajralib chikkan bulsa necha gramm magniy reaksiyaga kirishgan?
 A) 24 B) 12 C) 6 D) 18 E) 9
37. 12 g uglerod (II) oksidli va oltingugurt (IV) oksidlari aralashmasi oksidlanish natijasida 6,72 l uglerod (IV) oksid va oltingugurt (VI) oksidlari xosil bo'lgan. Dastlabki aralashmadagi uglerod (II) oksidining massa ulushini aniklang.
 A) 50% B) 46,67% C) 33,33% D) 67% E) 40,15%
38. V gruppa metalmaslari vodorodli birikmalarida qanday oksidlanish darajani namoyon etadi?
 A) -5 B) +5 C) +3 D) -3 E) 0
39. Laboratoriyada galogenlarning vodorodli birikmalari qanday olinadi?
 A) vodorodii galogenlar bilan reaksiyaga kiritib
 B) galogen tuzlariga nitrat kislotada ta'sir ettirib
 C) galogenlarning tuzlariga Sulfat kislotada ta'sir ettirib
 D) kislotalarga galogenlarni ta'sir ettirib
 E) galogen oksidlariga vodorod ta'sir ettirib
40. Nordon tuz xosil bulishi uchun 28 g kaliy gidroksid bo'lgan eritmaga necha gramm vodorod sulfid yutilishi kerak?
 A) 34 g B) 8,5 g C) 25,5 g D) 32 g E) 17 g
41. 5,1 g ammiak 9,8 g Sulfat kislotada bilan reaksiyaga kiritilgan. Bunda kancha yangi modda xosil bo'lgan?
 A) 13,2 g B) 15,2 g C) 25,5 g D) 12,5 g E) 11,3 g
42. Organik birikmalarning Kimyoviy tuzilish nazariyasini qaysi olim ishlab chikkan?
 A) F. A. Kekule B) S. V. Lebedev C) M. V. Lomonosov D) A. M. Butlerov E) M. G. Kucherov
43. Sirka aldegidda nechta σ - va π - bog bor?
 A) 7 ta σ B) 6 ta σ va 1 ta π C) 5 ta σ - va 2 ta π D) 1 ta σ va 6 ta π E) 5 ta σ da 1 ta π
44. Chumoli kislotada xar bir kimyoviy bog elektronlari qaysi element atomiga siljigan?

- A) uglerod-vodorod, uglerod-kislorod boglarda u glerodga, kislorod-vodorod bogda kislorodga siljigan
 B) uglerod-vodorod bogda uglerod atomiga, kolgan boglarda kislorod atomiga siljigan bo'ladi
 C) uglerod-vodorod bogda uglerod atomiga, kislorod uglerod boglarda kislorod atomiga siljigan bo'ladi
 D) uglerod-kislorod bogda uglerod atomiga, kolgan boglarda vodorod atomiga
 E) xamma bogda uglerod atomiga siljigan
45. Kuyidagi tuyingan uglevodorod qanday nomlanadi?

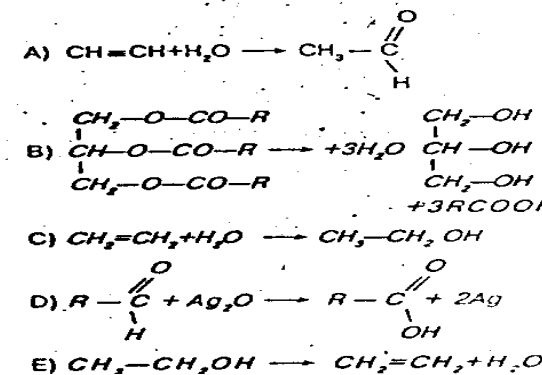


- A) 7 - metil - 4,6 - dietil - 4 - propilgeptan B) metildietilpropilegeptan
 C) 6 — metil, — 2, 4-di-etil — 4 — propilgeptan
 D) 3,7 — dimetil — 5 — etil — 5 — propiloktan
 E) 2,6 — dimetil — 4 — etil — 4 — propiloktan
46. C₅N₁₀ formulaga turli tsikloparafinlardan kanchasi tugri keladi?
 A) 1 B) 2 C) 4 D) 5 E) 6
47. 8,4 g tsiklogeksan tulik yonishi uchun necha litr (n. sh. da) kislorod sarf bo'ladi?
 A) 22,4 B) 2,24 C) 20,16 D) 201,6 E) 13,44
48. Kuyidagi tuyinmagan uglevodorod qanday nomlanadi?



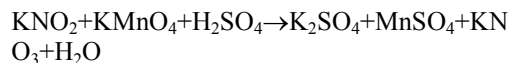
- A) 4,6 — dimetil — 4 — etilgepten — 2 B) 2,4 — dimetil — 4 — etilgepten — 5
 C) dimetiletilgepten — 2 D) 4,6 — dimetil — 4 — etilgeptin — 2 E) etilmetilgeptan
49. Massasi 117,6 g bo'lgan tsiklogeksan degidrogenlanishdan olingan benzol nur ta'sirida xlorlandi. Massasi 300 g bo'lgan

- xlorli xosila olindi. Reaksiya maxCulotining unumini aniklang
 A) 50,5% B) 80,3% C) 70,5% D) 75,2% E) 43,65%
50. 30 g spirtidan natriy normal sharoitda 5,6 l vodorodii sikib chikarishi ma'lum. Agar shu spirt bir atomli bulsa, uning molyar massasini aniklang.
 A) 32 B) 46 C) 60 D) 74 E) 88
51. Bir atomli spirt tulik yonishi natijasida 6,72 l uglerod (IV) oksidi va 7,2 g suv xosil bulsa spirtning formulasini aniklang.
 A) C₃H₇OH B) CH₃OH C) C₄N₅OH D) C₄N₉OH E) C₅H₁₁OH
52. Atsetilendan sirka aldegid olishni qaysi olim kashf xilgan?
 A) Butlerov B) Kekule C) Mapkovnikov D) Lebedev E) Kucherov
53. Yogning gidrolizlanish reaksiyasi qaysi?



54. Formulalari 1) KMnO₄ 2) Na₂SO₃ 3) KNO₂ 4) H₂SO₄ 5) H₂S 6) Cr₂O₃ bo'lgan moddalardan qaysilari fakat oksidlovchi xossasini namoyon etadi?
 A) 1 va 2 B) 3 va 4 C) 5 va 6 D) 2 va 4 E) 1 va 4
55. Kuyidagi jarayoilardan qaysilari oksidlanishni aks ettiradi?
 1) Cu⁰ → Cu²⁺ 2) N⁺⁵ → N⁺¹ 3) N⁺¹ → N³⁻ 4) N¹⁺ → N⁴⁺ A) 1,4 B) 1,2 C) 1,3 D) 3,4 E) 2,3
56. Keltirilgan reaksiyalardan qaysi biri oksidlanish-kaytarilish reaksiyasi?
 A) Na₂O+H₂O=2NaOH B) Ca(OH)₂=CaO+H₂O
 C) Na₂CO₃+Cu(NO₃)₂=2NaNO₃+CuCO₃ D) H₂+Cl₂=2HCl
 E) Fe(OH)₂+H₂SO₄=FeSO₄+2H₂O

57. Kuyidagi oksidlanish-kaytarilish reaksiyasida ishtirok etayotgan barcha molekular soni nechta?



58. Formulalari 1) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ 2) Na_2S , 3) NaNO_3 , 4) KCl , 5) ZnSO_4 6) NH_4Cl bo'lgan tuzlarni qaysilari gidrolizga uchramaydi? A) 1 va 2 B) 5 va 6 C) 2 va 5 D) 3 va 4 E) 1 va 6

59. Formulalari 1) Na_2S , 2) Na_2SO_4 3) FeSO_4 4) $\text{Al}_2(\text{SO}_3)_3$, 5) $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2$, 6) SUS bo'lgan tuzlar gidrolizga uchraganda qaysi bir tuz eritmasi kislotali muxitga ega bo'ladi?

A) 1 va 2 B) 3 va 5 C) 4 va D) 1 va 3 E) 2 va 4

60. Alyuminiy nitrat tuzining suvli eritmasi natriy sulfid tuzining suvli eritmasi bilan aralashtirilganda qanday moddalar xosil bo'ladi?

A) Al_2S_3 , NaNO_3 B) NaNO_3 , Na_2S C) $\text{Al}(\text{OH})_3$, H_2S D) H_2O , NaNO_3 E) $\text{Al}(\text{OH})_3$, Al_2S_3

61. Qaysi kator fakat kuchli elektrolitlardan tashkil topgan?

A) KNO_3 , HCl , Na_2SO_4 , LiOH B) KNO_3 , H_2SO_3 , CaCO_3 , $\text{Fe}(\text{OH})_2$ C) $\text{Ni}(\text{OH})_2$, H_3PO_4 , Al_2O_3 , NaCl D) BaSO_4 , H_2CO_3 , $\text{Al}(\text{OH})_3$, AlCl_3 E) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Mn}(\text{OH})_2$, HF , NaNO_3

62. Kuyidagi reaksiyaning tenglamasini molekulyar shaklda yozish uchun keltirilgan ion juftlarning qaysilaridan foydalanish mumkin? $\text{SO}_3^{2-} + 2\text{N}^+ \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2$

A) NH_4^+ va SO_3^{2-} B) Al^{3+} va CN^- C) Ca^{2+} va NO_2^- D) K^+ va C_2^- E) Cs^+ va NO_3^-

Kimyo 1996 yil 7son

1. 32 g oltingugurt (IV) oksidida nechta molekula bor?

A) $6 \cdot 10^{23}$ B) $3 \cdot 10^{23}$ C) $3 \cdot 10^{22}$ D) $9 \cdot 10^{23}$ E) $6 \cdot 10^{22}$

2. Oddiy moddalar katorini kursating.

A) Al_2O_3 , HCl , KCl , NH_4OH B) HCl , HF , HNO_3 , C) R , S , O_2 , O_3 , D) PH_3 , H_2O , H_2S , NaH E) SO_2 , SO , NO , NO_2 ,

3. Massaning saklanish konuni qanday ta'riflanadi?

A) xar qanday murakkab moddaning tarkibi, qaysi usul bilan olinishidan katiy nazar, bir xil bo'ladi.

B) Elektrodda ajralib chikkan modda massasi elektrolitdan utgan tok kuchiga boglik, bo'ladi.

C) Agar ikki element uzaro bir necha birikma xosil kilsa, bir element boshka elementning bir xil va muayyan miqdori bilan birikadigan ogirlik miqdorlari uzaro kichik butun sonlar kabi nisbatda bo'ladi.

D) Kimeviy reaksiyaga kirishgan moddalarning massasi xosil bo'lgan moddalarning massasiga xamma vakt teng bo'ladi.

E) Bir xil sharoitda turli gazlarning teng hajmlaridagi molekular soni bir xil bo'ladi.

4. Oltingugurt bugining xavoga nisbatan zichligi 6,62 ga teng. Oltingugurt molekulari nechta atomdan iborat? A) 6 B) 3 C) 5 D) 2 E) 4

5. Galvanik element (oddiy batareyka) ishlaganda energiya jixatidan qanday uzgarish bo'ladi?

A) issiklik energiyasi — kimeviy energiyaga B) kimeviy energiya — yoruglik energiyaga C) elektr energiya — kimeviy energiyaga D) elektr energiya — issiklik energiyaga E) kimyoviy energiya — elektr energiya ga utadi

6. 1,23 g fosfit kislotani H_3PO_3 neytrallash uchun 1,68 g kaliy gidroksidi KOH sarf buldi.

Bunda qanday tuz va necha gramm xosil bo'lgan? [Ar(R)=31, Ar(K)=39]

A) K_3PO_3 ; 1,68 B) K_2HPO_3 ; 2,97 C) KHPO_3 ; 1,2 D) K_2HPO_3 ; 2,37 E) KHPO_3 ; 1,8

7. Element atomining elektron pogonasida kupi bilan «p» elektronlar nechta bo'ladi?

A) 6 B) 2 C) 4 D) 10 E) 14

8. Marganetsning tashki elektron pogonasida nechta elektron bor? Marganets Davriy sis-

temada yettinchi grupp, turtinchi davrda joylashgan. [Z(Mn)=25]

A) 5 B) 7 C) 4 D) 6 E) 2

9. Kuyidagi uran izotoplarida ${}_{92}^{238}\text{U}$ va ${}_{92}^{235}\text{U}$ nechadan neytron bor?

A) 146 va 143 B) 143 va 146 C) 144 va 143 D) 745 va 143 E) 143 va 145

10. Nima sababdan vodorod elementlar davriy sistemasida xam birinchi, xam yettinchi gruppalarda keltiriladi?

A) Bitta elektroni bo'lgani uchun I gruppada, gaz (n.sh. da) bo'lgan i uchun VII grup-pada.

B) Birikmalarda bir valentli bo'lgani uchun.

C) Atom tuzilishi jixatidan.

D) Tartib nomeri birinchi bo'lgani uchun. E) Galogenlar kabi metalli birikmalarida minus bir, metallar kabi metalmaslar bilan xosil kilgan birikmalarda plyus bir oksidlanish darajani namoyon etgani uchun

11. Fosfor oksidlaridan birida kislorodning 40 ogirlik kismiga fosforning 31 ogirlik kismi tugri keladi. Fosforning nisbiy atom massasi 31 ga teng bulsa, bu birikmaning formulasi va unda fosforning valentligi qanday?

1) P_2O_5 ; III 2) P_2O_5 ; V 3) P_4O_6 ; III 4) R_4O ; 5) R_4O_{10} ; V

A) 7, 2 B) 2, 5 C) 2, 3 D) 3, 4 E) 4, 5

12. Kuyidagi birikmalarda oksidlanish darajasi +5 bo'lgan elementlarni aniklang KNO_3 , H_3PO_4 , SnO_2 , Fe_2O_3 , HClO_3 , K_2MnO_4 , $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$

A) Sn , Cr B) Mn , N , Cr C) N , P D) Fe , Cl , Mn E) Sn , Cl , K

13. Kutbsiz kovalent boglanish qanday element atomlari orasida xosil bo'ladi?

A) bir xil metallning turli atomlari orasida B) turli metallar orasida

C) metall bilan metallmas atomlari orasida D) turli metallmaslar atomlari orasida

E) bir xil metallmas atomlari orasida

14. Kovalent boglanishda valentlik nmma bilan aniklanadi?

A) tashki pogonadagi umumiy elektronlar soni bilan

B) tashki pogonadagi juft elektronlar soni bilan

C) barcha elektronlar soni bilan D) xosil bo'lgan umumiy elektron juftning soni bilan

E) tashki va tashkaridan oldingi pogonadagi elektronlar soni bilan

15. Eng kattik va kiyin suyuqlanuvchan moddalar kristall panjarasi qanday tuzilgan bo'ladi? 1) ion; 2) molekulyar; 3) atom;

4) metall. A) 3 B) 4 C) 7 D) 1,2 E) 2

16. Kuruk muz (SO_2)ning kristall panjarasi qanday tuzilgan moddalar jumlasiga ki-radi? 1) ion; 2) molekulyar; 3) atom; 4) metall.

A) 7 B) 2 C) 3 D) 2,3 E) 4

17. Natriy Sulfatning 150 g 20% li eritmasiga 300 ml suv kushildi. Olingan erit-maning protsent kontsentratsiyasi qanday bo'ladi? A) 10,04 B) 8,16 C) 6,66 D) 5,2 E) 12

18. Kalsiy xloridning 150 ml 0,75 M eritmasi bilan reaksiyaga kirishish uchun natriy karbonatning 0,4 M eritmasidan necha millilitr kerak?

A) 300,5 C) 252,5 E) 755 B) 140,6 D) 281,2

19. Kuyidagi jaraenlarning qaysilari kimeviy jarayon?

1) metanning yonishi; 2) alyuminiy simining chuzilishi; 3) muzning erib suyuq xolga utishi; 4) temirning zanglashi; 5) suvning buglanishi.

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

20. Keltirilgan tenglamalardan qaysi biri parchalanish reaksiyasi?

1) $\text{LiOH} + \text{HNO}_3 = \text{LiNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$; 2) $\text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaO} + \text{H}_2\text{O}$; 3) $\text{NH}_3 + \text{HCl} = \text{NH}_4\text{Cl}$

4) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$; 5) $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{SO}_4$ A) 2 B) 4 C) 5 D) 5 E) 7

21. Vodorod kontsentratsiyasi uch marta oshirilsa kuyidagi $2\text{H}_2 + \text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O}$ reaksiyaning tezligi necha marta ortadi? A) 3 B) 6 C) 8 O) 5 E) 9

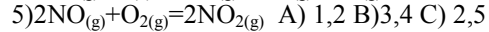
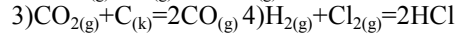
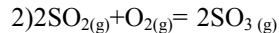
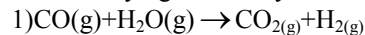
22. Temperatura koeffitsienti ikki bo'lgan reaksiya temperaturasi 40°S oshirilsa reaksiya tezligi necha marta ortadi? A) 40 B) 4 S} 8 D) 16 E) 6

23. Kuyidagi sistemada $\text{H}_2\text{S} + 2\text{O}_2 = \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ metan gazining kontsentratsiyasi 3 marta va

kislorod kontsentratsiyasi ikki marta oshirilsa, tugri reaksiya tezligi qanday uzgaradi? A) 6 marta ortadi B) 12 marta ortadi C) 12 marta kamayadi

D) 6 marta kamayadi E) 9 marta ortadi

24. Kuyidagi muvozanatda turgan sistemalarda bosimni uzgartirish muvozanatga ta'sir etmaydigan reaksiyalarni kursating:



D) 3,5 E) 1,4

25. Kaliy sulfid tuzining suvli eritmasi grafitli elektrod brdamida elektroliz kilinganda katodda qaysi modda ajralib chikadi va uning atrofida eritmaning muxiti qanday bo'ladi?

A) kaliy, ishkoriy B) oltingugurt, ishkoriy C) vodorod, kislotali D) kislorod, neytral E) vodorod, ishkoriy

26. Misni elektroliz usuli bilan tozalash metall olishning qaysi usuliga kiradi?

A) pirometallurgiya B) karbotermiya C) elektrometallurgiya D) gidrometallurgiya E) metallotermiya

27. Massasi 234 g toza natriy xlorid suyuqlanmasi elektroliz kilinganda katodda kancha metall xolida natriy xosil bo'ladi?

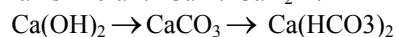
B) 46 g E) 115g A) 92 g D) 69 g C) 23 g

28. Ishkor eritmasida eriydigan katorni kursating.

A) Na, Fe, Cu, Co B) Be, R, At, Zn C) Al, Ca, Mg, D) K, Be, Cu, Au E) Ag, Ba, Ni, Pb

29. 27,4 g ikki valentli metall suv bilan reaksiyaga kirishganda 4,48 l (n.sh. da) gaz ajralib chikdi. Bu qanday metall? [A.(Mg)=24, Ar(Ca)=40, Ar(Zn)=65, Ar(Ba)=137, A(Ng)=200] A) Mg D) Ba B) Ca Ye} Ng C) Zn

30. Kuyidagi uzgarishlarni amalga oshirish uchun qaysi katordagi moddalardan foydalanish kerak? $\text{Ca} \rightarrow \text{CaH}_2 \rightarrow$



A) H₂ KOH, H₂CO₃ H₂CO₃ B) H₂, Fe(OH)₂ H₂CO₃ H₂O C) H₂ H₂O, SO₂ H₂SO₃

D) H₂ Cu(OH)₂ H₂CO₃ H₂O E) H₂, H₂CO₃ H₂. SO₂

31. Quiydagi metall oksidlaridan qaysilari amfoter xossani namoyon etadi? 1) FeO;

2) MgO; 3) K₂O; 4) Al₂O₃; 5) MnO₂; 6) MnO

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

32. Kuyidagi metall oksidlaridan qaysi biri suvda eriydi? A) ZnO B) K₂O C) FeO D) CuO E) MnO

33. Qaysi kislotada yoki kislotada aralashmalarida oltin eriydi? A) konts. HCl B) konts. HNO₃ C) konts. H₂SO₄ D) konts. 3 hajm HCl+konts. 1 hajm H₂SO₄

E) konts. 3 hajm HCl+konts. 1 x,ajm HNO₃

34. Kuyidagi kislotalardan qaysi biri eng kuchli?

A) H₂SO₃ B) H₂SO₄ C) HNO₂ D) H₂SO₄ E) H₂SiO₃

35. Kuyidagi oksidlarning qaysi birida elementlarning massa nisbatlari 1:1,5 bo'ladi?

A) H₂O B) Li₂O C) SO₃ D) H₂O₅ E) SO₂

36. Vodorod, azot va kislorodning qandaydir moddadagi massa ulushlari tegishli 2,30 va 68% ga teng. Shu moddaning eng oddiy formulasini aniklang.

A) HNO₂ B) NH₄NO₃ C) HNO₃ D) NH₄NO₂ E) H₂N₂O₅

37. Kuyidagi birikmalardan qaysi birida xlorning massa ulushi eng katta?

1) Cl₂O; 2) Cl₂O₃; 3) Cl₂O₅ 4) Cl₂O₇; 5) HClO₄. A) 4 B) 3 C) 2 D) 5 E) 1

38. Kuyidagi oksidlardan qaysi biri marganets (II) oksidi? A) MnO B) Mn₂O₇

C) MnO₂, D) Mn₂O₂ E) Mn₂O₃

39. 490 g ortofosfat kislotada kancha fosfor (V) oksidga muvofik keladi?

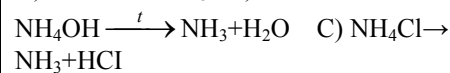
[Mg(H₃PO₄)=98, Mr(P₂O₅)=142] A) 54 g

B) 555 g C) 400 g D) 310 g E) 446 g

40. 112 ml vodorod 78,4 ml kislorodda yekildi; bunda necha gramm suv xosil bo'ladi va qaysi gaz ortikcha olingan? A) 9 g, O₂ C) 36 g, O₂ Ye} 0,09g, O₂ B) 18 g, H₂ D) 0,09 g, H₂

41. Laboratoriyada ammiak kuyidagi usullardan qaysi biri brdamida olinadi?

A) $3\text{H}_2 + \text{N}_2 = 2\text{NH}_3$ B)



D) $2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ca(OH)}_2 = \text{CaCl}_2 + 2\text{NH}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$ E) $\text{NH}_4\text{NO}_3 \rightarrow \text{NH}_3 + \text{HNO}_3$

42. Massasi 1,46 g bo'lgan vodorod xloridning massasi 1,02 g bo'lgan ammiak bilan uzaro ta'sir etishidan xosil bo'ladigan ammoniy xloridning massasini aniklang.

[Mr(HCl)=36,5; Mr(NH₃)=17; Mr(NH₄Cl)=53,5]

A) 2,48 g B) 1,97 g S} 2,14 g D) 3,21 g E) 4,28 g

43. Izomeriya xodisasi deb nimaga aytiladi?

A) izomeriya — bir necha moddalarning tarkibi, massasi, tuzilishi bir xil bo'lgan xodisadir

B) izomeriya — moddalarning tarkibi bir xil bo'lgan element atomlaridan tashkil topgan massasi, xossasi bilan fark kiladigan xodisadir

C) izomeriya — bir necha moddalarning tarkibi xamda molekula massasi bir xil bulib, lekin molekularning tuzilishi bilan farklanadigan xodisadir

D) izomeriya — bir necha moddalarning massasi bir xil bulib, lekin tarkibi, xossalari bilan farklanadigan xodisadir

E) izomeriya — bir necha moddalarning tarkibi, massasi, xossalari bir xil bo'lgan xodisadir

44. Tuyingan uglevodorodlardagi uglerod atomining elektronlari qanday gibridlangan xolda bo'ladi? 1) s²p²; 2) sp; 3) sp²; 4) sp³; 5) s²p

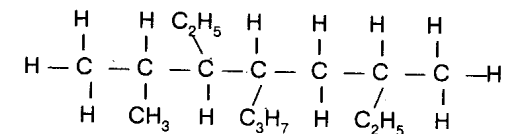
A) 4 B) 3 C) 1 D) 1 E) 2

45. Atsetilen molekulasida nechta σ- va nechta π-bog bor?

A) bitta σ- va bitta π-bog B) ikkita σ- va bitta π-bog C) ikkita σ- va ikkita π-bog

D) uchta σ- va ikkita π-bog E) uchta σ- va bitta π-bog

46. Kuyidagi tuyingan uglevodorod qanday nomlanadi?



A) 2 — metil-3, 6 — dietil-4 — propil heptan

B) metil — dietil — propil — heptan

C) dimetil — etil — propil — oktan D) 2 — metil-3 — etil-4 — propil — nonan

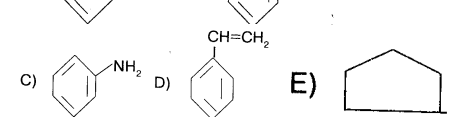
E) 2, 6 — di metil-3 — etil-4 — propil oktan

47. Tsikloparafinlar qanday reaksiyalarga kirishadi?

A) birikish B) kichik xalkali tsikloparafinlar birikish, katta xalkali tsikloparafin urin olish

C) urin olish D) degi droge nlash E) birikish va degidrogenlash

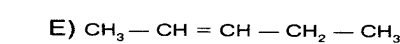
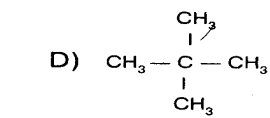
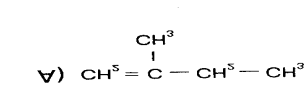
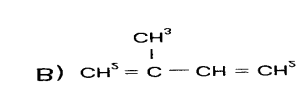
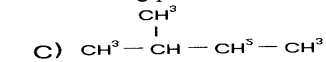
48. Kuyidagi moddalardan qaysi biri tsikloparafin?



49. Atsetilen (alkinlar) gomologik katori-ning umumiy formulasini belgilang.

A) S_nN_n B) C_nH_{2n+2} C) C_nH_{2n-6} D) C_nH_{2n-2} E) C_nH_{2n}

50. Kuyidagi birikmalardan qaysi biri tabiiy kauchukning parchalanishdan xosil bo'ladi?



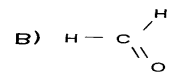
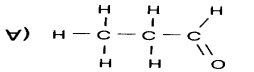
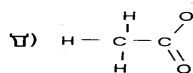
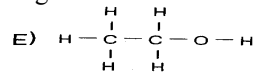
51. Massasi 21,2 g bo'lgan etilbenzol (C₈H₁₀) tulik yonishi uchun normal sharoitida ul-

changan kancha hajm xavo kerak bo'ladi? Kislordaning xavodagi hajmiy ulushi 20% ni tashkil etadi. A) 235,2 l C) 117,6l E) 188,16l B) 47,04l D) 94,08l

52. 255 g toza propil spirti bilan natriy metallning qanday massasi reaksiyaga kirishadi? $[Mr(C_3H_7OH)=60]$ A) 23 g B) 98 g C) 115 g D) 46 g E) 120 g

53. 180 g glyukozaning biggishi natijasida necha mol etil spirti xosil bo'ladi? A) 2 B) 7 C) 1,5 D) 2,5 E) 3

54. Kuyidagi birikmalardan qaysi biri sirka aldegid?



55. Massasi 3,2 g bo'lgan metanol va massasi 6 g bo'lgan sirka kislotaning eterifikatsiya reaksiyasida (agar maxCulot unumi 80% ga teng bulsa) metilatsetatning kancha (g) miqdori xosil bo'ladi? A) 74 B) 59 C) 3,7 D) 5,9 E) 7,4

56. Zinin reaksiyasi buyicha 186 g anilin olish uchun necha gramm nitrobenzol kerak? A) 123 B) 246 C) 183 D) 61,5 E) 307,5

57. Kuyidagi birikmalardan qaysi birida marganetsning oksidlanish darajasi +4 ga teng? A) $KMnO_4$ B) $MnO(OH)_2$ C) $MnSO_4$ D) Mn_2O_3 , E) K_2MnO_4

58. Kuyidagi moddalardan qaysi biri fakat oksidlovchi xossasini namoyon etadi? A) KNO_3 B) NH_4OH C) $K_2Cr_2O_7$ D) H_2SO_4 E) MnO_2

59. Kuyidagi oksidlanish-kaytarilish reaksiyasini tenglash uchun oksidlovchidan kamida necha mol kerak? A) 3 B) 1 C) 5 D) 2 E) 4

60. Kuyidagi oksidlanish-kaytarilish reaksiyasi tenglamasidagi koeffitsientlar yigindisi nechaga teng? $Cr_2O_3 + KClO_3 + KOH \rightarrow K_2CrO_4 + KCl + H_2O$

A) 6 B) 8 C) 12 D) 15 E) 11

61. Kuyidagi tuzlarning qaysilari gidrolizga uchraydi? 1) $BaSO_4$; 2) K_2S ; 3) $ZnCl_2$; 4) KCl ; 5) $(CH_3COO)_2Zn$. A) 1, 2, 3 B) Z, 4, 5 C) 1, 2, 4 D) 1, 3, 4 E) 2, 3, 5

62. Barcha tuzlarni 1) kuchli asos va kuchli kislotaga; 2) kuchli asos va kuchsiz kislotaga; 3) kuchsiz asos va kuchli kislotaga; 4) kuchsiz asos va kuchsiz kislotadan xosil bo'lgan deb taksimlash mumkin. Ulardan qaysilari tulik gidrolizga uchraydi?

A) 2 B) 4 C) 7 D) 3 E) 2,3

63. Natriy sulfid eritmasi bilan temir (II) nitrat eritmasi aralastirilsa kuyidagi moddalardan qaysilari xosil bo'ladi?

A) $Fe(OH)_2$, H_2S B) $NaOH$, HNO_3 C) FeS , $NaNO_3$ D) $Fe(OH)NO_3$, $NaOH$ E) HNO_3 , $Fe(OH)_2$

64. Kuyidagi katorlardan qaysi biri kuchli elektrolitlar katori?

A) KNO_3 , HNO_2 , H_2S , $Al(OH)_3$ B) $Fe(OH)_3$, NHO_3 , H_2SO_4 , $NaCl$ C) $LiOH$, $HClO_4$, H_2SO_4 , $KMnO_4$ D) $Al(OH)_3$, H_2SO_4 , $NaOH$, CH_3COOH E) H_3PO_4 , HI , HF , $Sn(OH)_2$

Kimyo 1996 №8

1. Normal sharoitda 2,8 g azot necha litr hajmi egallaydi? $[Ar(N)=14]$

A) 2,8 B) 2, 24 C) 4, 48 D) 0,24 E) 5, 6

2. Gazlarning qaysilari xavodan yengil?

$[Ar(C)=12, Ar(Ne)=20, Ar(N)=14]$

1) uglerode IV) oksid 2) vodorod 3) neon 4) metan 5) etan 6) ammiak

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

Z. Kuyidagi ta'riflar orasidan qaysilari kimyoviy element tushunchasini tugri talkin etadi? 1) atomlarning muayyan kurinishi 2) yadro zaryadlari bir xil bo'lgan atomlar turkumi 3) atom massalari bir xil bo'lgan atomlar turkumi 4) tartib rakamlari bir xil bo'lgan atomlar turkumi A) 1,3 B) 2,3 C) 1,4 D) 2,4 E) 3,4

4. Qaysi elementlar allotropik shakllarga ega emas?

A) H,O,N B) O,S,R C) S, R, O D) F,Cl,Br Ye) Fe, S, Na

5. Tuzilishi qanday bo'lgan moddalar tarkibining doimiyliigi konuniga buyCunadi?

1) molekulyar 2) atomli 3) nomolekulyar 4) kristall 5) ion kristall panjarali

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

b. Sxemasi $Fe+O_2 \rightarrow$ bo'lgan jarayonda necha mol temir(Sh) oksid xosil bo'ladi

A) 0,5 B) 1 02 D) 1, 5 E) 3

7. 1 mol natriy suv bilan reaksiyasi natijasida necha litr (n.sh.) vodorod xosil bo'ladi?

A) 1,12 B) 11,2 C) 22,4 D) 2,24 E) 112

8. Ionli kurinishda yozilgan tenglama

$Fe+2H^+ \rightarrow H_2+Fe^{2+}$ reaksiyaga xos?

A) urin olish B) oksidlanish-kaytarilish C) birikish D) almashinish E) parchalanish

9. Tartib rakami 35 bo'lgan element atomining nisbiy atom massasi 80 bulsa. uning yadrosida necha neytron bo'ladi? A) 45 B) 40 C) 35 D) 45 E) 38

10. Atomlarning qaysi xosil kilgan bogi belgilaydi?

1) atomning elektron berish kobilyati 2) valentligi 3) atomning elektron olish xusu siyati qaysi turdagi xossasi uning tabiatini 4) elektromanfiyligi 5) atom massasi

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

11. Qanday boglarda tuyinuvchanlik, yunaluvchanlik va kutbsiz erituvchilarda eruvchanlik xususiyatlari mavjud emas?

A) vodorod bog B) kovalent bog C) ion bog D) metall bog E) kutbli kovalent bog

12. π -boglarni xosil kilishda p-orbitallar qanday vaziyatda koplashadi?

A) ikki yadroni boglovchi uk ustida B) ikki yadroni boglovchi ukdan tashkarida C) ikki yadroni boglovchi ukning tomonida D) ikki yadroni boglovchi ukning bir tomonida E) ikki yadroni orka tomonida

13. sp^2 -gibridlangan orbitalar iunalishlari orasidagi burchak qanday bo'ladi?

A) 180° B) 90° C) 120° D) $109^\circ 28'$ E) $104,5^\circ$

14. Qaysi modda molekulyar kristall panjaraga ega?

A) yod B) olms C) grafit D) ishkor E) temir
15. Silan molekulasining geometrik shakli qanday?

A) chizikli B) tekis kvadrat C) tetraedr D) oktaedr E) burchakli

16. Qaysi moddalar atom kristall panjaraga ega?

A) Na_2O , Li_2O , CaO B) C, Si, Ge, B C) H_2O_2 , Cl_2 , H_2 D) H_2O , HCl , H_2S E) Na, Ca, Fe, Al

17. Kaliy permanganatning grafik formulasida necha σ - va π -boglar mavjud?

A) 3 σ va 2 π B) 4 σ va 4 π C) 3 σ va 4 π D) 5 σ va 2 π E) 4 σ va 2 π

18. Tenglamasi $A+2V=S$ bo'lgan reaksiya tezligi $S_a=0,5$ va $S_v=0,6$ mol/l bo'lganda, 0,018

$mol \cdot l^{-1} \cdot sek^{-1}$ ga teng ekanligi aniklangan bulsa, reaksiyaning tezlik konstantasini toping. A) 0,20 B) 0,15 C) 0,1 D) 0,25 E) 0,05

19. $50^\circ S$ da reaksiyaning temperature koeffitsientlari 2 va 3 bo'lgan ikkita reaksiya temperaturasi $100^\circ s$ gacha kutarilganda 1- va 2-reaktsiyalar tezliklari bip-biridan necha marta fark kiladi? A) 608 B) 7 C) 7,2 D) 7,6 E) 8,0

20. Oltinning massa ulushi 36% bo'lgan mis va oltin kotishmasining 4 g miqdorini eritish uchun necha gramm nitrat kislotaga tutgan eritma talab etiladi? HNO_3 bu reaksiyada NO xoligacha kaytariladi.

$[Mr(HNO_3)=63, Ar(Cu)=64]$
A) 2,8 B) 3,8 C) 4,2 D) 4,6 E) 5,2

21. Qaysi gidroksidlar amfoter xossaga ega?

A) $Zn(OH)_2$, $Cr(OH)_3$ B) $Al(OH)_3$, $Hg(OH)_2$ C) $Sr(OH)_2$, $Ca(OH)_2$ D) KOH , $NaOH$ E) $Ca(OH)_2$, $Mn(OH)_2$

22. Xpom (VI) oksid qanday xususiyatga ega?

A) asosli B) kislotali C) amfoter D) tuz xosil kilmaydigan E) befark

23. 500 g ruda kuydirilganda 324 g rux oksid olingan bulsa, rudadagi ruxning massa ulushini toning. $[Ar(Zn)=65]$ A) 0,23 B) 0,32 C) 0,52 D) 0,70 E) 0,90

24. Xlor(VII) oksid qaysi kislotangangidridi?
 A) xlorid B) xlorat C) xlorit D) perxlorat E) gipoxlorit

25. Kislotali oksidlar qaysi katordagi moddalar bilan reaksiyaga kirishadilar?
 A) H₂O, CaO, NaOH B) Na₂O, S C) SO₂, N₂O₅, Na₂O D) NaCl, NaOH, CuO E) HCl, NaOH, SusO₄

26. Qaysi oksidlar suv va ishqorlar bilan reaksiyaga kirishmaydi?
 A) CO₂, SiO₂ B) H₂O, NO C) ZnO, BeO D) CO, SiO E) CaO, Na₂O

27. SusO₄ eritmasini elektroliz kilinganda katodda qaysi maxCulot xosil bo'ladi?
 A) Cu B) H₂ C) Cu, H₂ D) O₂, SO₂ E) Cu(OH)₂

28. Kuyidagi moddalar eritmalaridagi zarrachalar diametri qaysi xolda 1 nm dan kichik?
 A) shakar B) oksil C) tuprok kukunlari Suspenziyasi D) xavodagi chang zarrachalari E) sutdagi moy tomchilari

29. 987. li Sulfat kislotasi (r=1,84g/sm³) ning necha millilitri mis bilan reaksiyaga kirishib 1,12 l SO₂ xosil kiladi? [Ar(C)=32] A) 12,05 B) 9,22 C) 1,84 D) 3,92 E) 5,33

30. 0,5 l suvda 2,24 l (n.sh.) vodorod xlorid eritilganda xosil bo'lgan eritmaning molyar konsentratsiyasini xisoblang. A) 0,4 B) 0,2 C) 0,1 D) 4,0 E) 2,0

31. Chap tomoni keltirilgan sxemalarning qaysi birida ung tomonida minimal miqdorda ionlar katnashadi? 1) AlCl₃ + K₂SO₃ + H₂O → 2) Al(NO₃)₃ + NaOH → 3) NaHCO₃ + HCl → 4) KNSO₃ + KOH → A) 1,2 B) 1,3 C) 1,4 D) 2, 3 E) 3,4

32. Kuyidagi zarrachalarning qaysilari fakat kaytaruvchi xossaga ega?
 1) Al³⁺ 2) Fe³⁺ 3) Cr³⁺ 4) Mn⁷⁺ 5) Ti⁴⁺ 6) PO₄³⁻ 7) H₂
 A) 1,3,5 B) 2,4,5 C) 3,5,7 D) 2,5,7 E) 2,3,7

33. Tsianid kislotaning 0,1 molyarli eritmasida vodorod ionlarining konsentratsiyasi 6*10⁻³ mol/l balsa, kislotaning dissosilaniash darajasini aniklang.

A) 0,04 B) 0,06 C) 0,08 D) 0,10 E) 0,12

34. 1) kuchli kislotasi 2) kuchsiz kislotasi 3) kuchli asos 4) kuchsiz asoslarning qaysi xosil bo'lgan tuzlarining eritmasi kislotali muxitga ega?
 A) 1,3 B) 1,4 02,3 D) 2, 4 E) 2,3 va 2,4

35. Kuyidagi reaksiyada necha moldan oksidlovchi va kaytaruvchi ishtirok etadi?
 Cu + HNO₃(kots.) → Cu(NO₃)₂ + NO₂ + H₂O
 A) 4,2 B) 7,3 C) 1,4 D) 3,7 E) 2,1

Zb.suvli eritmada qaysi reaksiya kaytmas bo'ladi?
 A) Cu(NO₃)₂ + HCl → B) Na₂SO₄ + KCl → C) CuCl₂ + H₂SO₄ → D) CuCl₂ + NaOH → E) KCl + NaNO₃ →

37. 1 l alken yondirilganda 6 l uglerod(IV) oksid xosil balsa, reaksiyada katnashgan alken va kislorod hajmlari nisbatini toping?
 A) 2:1 B) 1:9 C) 2:10 D) 1:18 E) 2:16

38. Kuyidagi modda nomini toping :
 A) 4-metil-3-bromgeksan B) 3-brom-4-etilgeksan C) 3-brom-4-etilgeptan D) 2-etil-3-brompentan E) 3-metil-4-bromgeksan

39. 1,4-dibrompentan natriy metalli bilan reaksiyaga kirishganda qaysi modda xosil bo'ladi? A) tsiklopentan B) 2-metilbutan C) metiltsiklobutan D) pentan E) dimetiltsiklopropan

40. Cl₁H₂₄ formula qanday uglevodorodga taalluqli?
 A) tsikloparafin B) tuyinmagan C) tuyingan D) aromatik E) dienlar

41. Tsikloparafinlarga qaysi reaksiya xos?
 A) polikondensatlanish, gidratlanish, gidrogenlanish B) gidrogenlanish, degidrogenlanish, galogenlash C) eterifikatsiya, polikondensatlanish, oksidlanish D) polimerlanish, polikondensatlanish E) gidrogenlanish, gidratlanish, degidratlanish

42. Kuyidagi formulalarning qaysi biri alkanlarga tegishli?
 45. Formulasi C₄H₈ bo'lgan nechta alken va tsikloalkan bulishy mumkin (geometrik

izomerlardan tashkari)? A) 2 alken, 2 tsikloalkan B) 3 alken, 2 tsikloalkan C) 3 alken, 3 tsikloalkan D) 4 alken, 2 tsikloalkan E) 5 alken, 2 tsikloalkan

46. Yog tarkibiga kiruvchi kislotalardan qaysi biri yogdagi taxir ta'm paydo bulishiga sababchi? A) C₃H₇COOH B) C₅H₁₁COOH C) C₂H₅COOH D) C₁₇N₃₃COOH E) C₁₇H₃₅COOH

47. Qaysi moddalar uchun "kumush kuzgu" reaksiya amalga oshishi mumkin?
 1) N₄C₂O₂ 2) CH₃CHO 3) CH₃SOCH 4) HCOOH A) 1,2 B) 1,3 C) 2,3 D) 2,4 E) 3,4

43. Geksen formulasi bilan nechta yopik bir xalkali birikmalar (geometrik izomerlardan tashkari) bulishi mumkin? A) 5 B) 6 C) 7 D) 8 E) 9

44. 7 g tsikloalkan yonganda 22 g SO₂ xosil balsa, reaksiyada katnashgan kislorod hajmini toping. A) 16,8 l B) 15,2 l C) 14,8 l D) 14,2 l E) 13,8 l

48. Eterifikatsiya jarayonida xosil bo'lgan maxCulotlar qanday nomlanadi?
 A) efirlar B) oddiy efirlar C) yoglar D) moylar E) murakkab efirlar

49. Qaysi armotik birikma karbol kislotasi deb ataladi?
 A) S N -NH₂ B) C₆H₅-CH₃ C) C₆H₅-OH D) C₆H₅COOH E) C₆N₁₃-OH

50. Reaksiya unumi 757. ni tashkil etganda 0,5kg xlorbenzoldan necha gramm fenol xosil bo'ladi [M r(fenol)=94]? A) 313 B) 370 C) 375 D) 450 E) 395

51. Karbon kislotalarni laboratoriyada olish usuli qaysi?
 A) CH₃-CH₂-CH₂-CH₃+O₂ $\xrightarrow{P_{kat}}$ CH₃COOH+H₂O
 B) CH₃-CH₂-CH₂-CH₂-OH+O₂ $\xrightarrow{bakteriya}$ CH₃COOH+H₂O
 C) CH₃-CHO+O₂ \xrightarrow{kat} CH₃COOH
 D) CH₃COONa+H₂SO₄ $\xrightarrow{t^0}$ Na₂SO₄+CH₃COOH
 E) CH₃OH+CO \xrightarrow{katP} CH₃COOH

52. Fenolning tuyingan eritmasi bilan 24 g brom reaksiyada katnashsa eritmada necha g fenol bo'lgan. A) 8,2 B) 10,1 C) 4,7 D) 13,6 E) 14,1

53. 0,5 mol metanol bugi kizdirilganda mis oksid ustidan utkazilganda xosil bo'lgan al'degid 40g suvda eritildi. Formaldegidning massa ulushini toping.
 0,40 B) 0,30 C) 0,15 D) 0,20 E) 0,27

54. Massasi 4,6 g bo'lgan etanol molekulararo degidratlanganda xosil bo'lgan maxCulotning mol miqdori (reaksiya unumi 0,5 bo'lganda) kancha bo'ladi?
 A) 0,01 B) 0,02 C) 0,025 D) 0,03 E) 0,04

55. Kuyidagi sxemada xosil bo'lgan S moddani toping:
 $C \rightarrow C_2H_2 \xrightarrow{H_2} A \xrightarrow{H_2O, KMnO_4} B \xrightarrow{I_2} C$
 A) CH₃COOH B) HCHO C) \int_{COOH}^{COOH} D) CO₂ E) NH₂-CH₂COOH

56. Atomlarning ionlanish potentsiali ortib borish tartibini toping:
 1) R 2) N 3) As 4) Se A) 2,1,3,4 B) 1,2,3,4 C) 3,2,1,4 D) 2,3,4,1 E) 4,3,1,2

57. Qaysi birikmada element valentligi uning oksidlanish darajasidan kattarok?
 A) SO₃ B) NH₂ C) CO D) SO₂ E) SO₃

58. Qaysi metallar xam kislotada, xam ishqorlarda eriydi?
 1) Na 2) Zn 3) Ca 4) Al 5) Fe A) 1,3 B) 2,4 C) 3,5 D) 2,5 E) 4,5

59. Qaysi metall oddiy sharoitda azot bilan reaksiyaga kirisha oladi?
 A) Na B) K C) Be D) Li E) Cs

60. Qaysi birikmada oltingugurt peroksidlar tuzilishini eslatadigan bog xosil kiladi?
 A) sulfidlar B) kolchedan C) pirit D) sulfitlar E) Sulfatlar

61. Qaysi zarrachalarda azotning valentligi va oksidlanish darajasi bir xil emas?
 1) NH₃ 2) N₂O 3) NO 4) NO₂ 5) HNO₃ 6) NH₄ A) 2,5,6 B) 1,3,5 C) 2,4,6 D) 2,3,5 E) 4,5,6

62. Qaysi birikmada fosforning massa ulushi kuprok?

A) H₃PO₄ B) (NH₄)₃PO₄ C) Ca₃(PO₄)₂ D) Ca(N₂PO₅)₂ E) P₂O

63. SO₂ va SiO₂ qaysi xususiyatlari bilan fark kiladilar?

1) valentlik 2) oksidlanish darajasi 3) kristall panjara turi

4) gibridlanish turi 5) kaynash va suyuqlanish temperaturasi

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

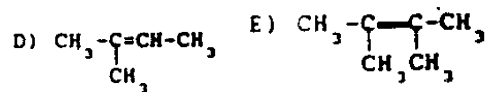
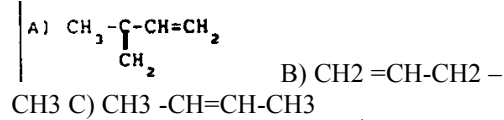
64. Fenol nitrolanganda qaysi maxCulot xosil bo'ladi?

A) 2-nitrofenol B) 4-nitrofenol C) 3,5-

dinitrofenol D) 2,6-dinitrofenol

E) 2,4,b-trinitrofenol

b5. Qaysi birikma tabiiy kauchukning monomeri?



bb. Dagal dispers sistemalardagi zarrachalar ulchami kuyidagi xollarning qaysi birida kursatilganidek bo'ladi? A) 1 nm gacha B) 1-30 nm C) 30-90 im D) 100 nm dan ortmaydi E) 100 im dan kagta

67. Qaysi sxemadagi reaksiya eritmada oxirigacha boradi?

1) $\text{AlCl}_3 + \text{K}_2\text{SO}_3 \rightarrow$ 2) $\text{NaNO}_3 + \text{ZnCl}_2 \rightarrow$ 3)

$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 + \text{CO}_2 \rightarrow$ 4) $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$

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

b8. Qaysi moddalar orasidagi reaksiya natijasida chukma, gaz va yomon dissotsilanuvchi modda xosil bo'ladi?

A) $\text{BaSO}_3 + \text{K}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ B)

$\text{Ba}(\text{OH})_2 + (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$

C) $\text{CaSO}_4 + \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ D) $\text{AgNO}_3 + \text{NH}_4\text{Cl} \rightarrow$

E) $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3 + \text{NaOH} \rightarrow$

69. Kuyidagi reaksiyalarning qaysilari oksidlanish-kaytarilish reaksiyalar turiga kiradi?

1) $\text{CuO} + \text{HNO}_3 \rightarrow$ 2) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow$ 3)

$\text{BaO} + \text{CO}_2 \rightarrow$ 4) $\text{NH}_4\text{NO}_2 \rightarrow$

5) $\text{SusO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O} \rightarrow$ 6) $\text{NaHCO}_3 \rightarrow$ 7)

$\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow$

A) 1,2,3 B) 1,3,4 C) 2,4,6 D) 2,4,7 E) 3,5,7

70. Kuyidagi reaksiya tenglamasidagi moddalarning stexiometrik koeffitsientlar yigindisi nechaga

teng? $\text{KMnO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO} + \text{O}_2$ A)

5 B) b C) 7 D) 8 E) 9

71. Elementlarning d-kobikchalarida 6 ta elektron bo'lganda, ularning nechitasi tok xolda joylashadi? A) 1 B) 2 C) 3 D) 4 E) 5

72. 1 g toza Sulfat kislotaga erigan 1 l eritma bilan 2 l ammiak reaksiyada katnashganda necha gramm tuz xosil bo'lgan va eritma muxiti qanday?

A) 1,0; kislotali B) 1,8; neytral C) 2,2;

ishkoriy D) 1,35; ishkoriy E) 1,5; neytral

73. Elementda radioaktiv yemirilish jarayonida bittadan α , β va γ -zarrachalar chikkanda kuyidagi sxemani yozish

mumkin: ${}^A_Z\text{X} \rightarrow {}^{A'}_{Z'}\text{Y} + \alpha + \beta + \gamma$ Shu

jarayonda xosil bo'ladigan element uchun A' va N' qiymatlarini toping.

A) A' < A, N' = N B) A' = A - 4, N' = N - 1 C)

A' = A - 3, N' = N - 2 D) A' = A - 2, N' = N - 1 E)

A' = A, N' = N - 4

74. Grafikdan yasalgan kalam kogoz yuzasida iz koldirishi, olmosdan yasalgan kurol esa kattik moddalarni kirkish xususiyati kuyidagi xollardan qaysi biri asosida tushuntiriladi?

1. grafitning kristall panjarasi atomlardan, olmosniki molenkulalardan xosil bulishi sababli 2. grafitda uglerod atomlari sp²-gibridlangan xolatda atom kristall panjara kosil kidadi, gibridlanishdan ortib kolgan elektroni metal panjaradagi kabi erkin xarakat xolatida bo'ladi: olmosda esa uglerod sp³-gibrid xolatida, atom panjarali

3) grafitda atomlar katlamlar xosil kiladi, ular orasidagi bog zaif; olmos polimer tuzilishga ega bo'lgan modda

4) grafit chizikli polimer, olmos - atom kristall panjara xosil kiladi

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

75. Oksidlanish darajasi eng kichik bo'lgan azot tutgan zarrachalarni tanlang:

1) N₂ 2) NH₄⁺ 3) NH₃ 4) N₂O₅ 5) NO

A) 1,2 8) 1,3 02,3 D) 3,4 E) 4,5

76. Kuyidagi kiskartirilgan ionli tenglamaning ung tomonida nechta ion katnashadi $\text{FeSO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow$ A) 4 B) 3 C) 2 D) 1 E) 0

77. Ammoniy ioni qanday geometrik tuzilishga ega?

A) uchburchak B) piramida C) tetraedr D) teng tomonli uchburchak E) kvadrat

78. Massalari 16,17 va 18 u.b.ga teng bo'lgan kislorod atomlari tutgan ozon molekulasida necha xil bo'ladi? A) 7 B) 8 C) 9 D) 10 E) 12

79. Qaysi guruxchadagi elementlar gidridining fazoviy shakli uch burchakli piramida tuzilishga ega? A) III B) IV C) V D) VI E) VII

80. Ionlanish potentsiali kattarak bo'lgan elementning elektron konfiguratsiyasini toping. A) ...3s²3p⁵ B) ... 3s²3p⁶ C) ...4Cl D) ...4s² E) ...3s²3p⁴

81. Kuyidagi alomatlarning qaysilari moddaga taaluqli?

1) fosfor uch xil allotropik shakllarga ega

2) fosfor turt atomdan tashkil topgan tetraedr shaklni xosil kiladi

3) fosfor III davrning V guruxida joylashgan

4) fosfor bugining zichligi xavoga nisbatan 4,28ga teng

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

82. 4 ml vodorod va 4 ml kislorod aralashmasi portlatilgandan keyin qaysi gaz qanday hajmda reaksiyaga kirishmay kolgan?

A) vodorod 2 ml B) kislorod 2 ml C)

vodorod 1 ml D) kislorod 1ml

E) vodorod 1 ml, kislorod 2 ml

83. 1 ml suvda nechta molekula bor?

(r(H₂O)=1 g•sm⁻³)

A) 2•10²³ B) 3,34•10²² C) 4,0•10²² D)

4,5•10²³ E) 4,5•10²²

84. Metallarning qaysi birining zichligi alyuminiyning yaqin bulsa xam alyuminiydan taxminan uch marta

mustaxkam? A) zanglamas pulat B) rux C) titan D) temir E) xrom

85. 0,56 g temir kipigi bilan 0,325 g oltingugurt kukunlari orasidagi reaksiyasida necha gramm temir sulfidi xosil bo'ladi? Ortib kolgan moddaning bosh-langich aralashmaga nisbatan massa ulushi qanday bo'ladi? A) 0,88 g va 5,6 %. S B) 0,88 G va 5,0 %. S C) 0, 88 G va 4,5 %. S D) 0,80 G va 5,0 %. S E) 0,80 G va 4 %. S

86. Tartib nomeri 34 bo'lgan elementning elektron kobigida nechta p-elektron bor?

A) 12 B) 14 C) 16 D) 17 E) 18

87. Kuyida keltirilgan rakamlar orasida azotning eng yuqori va eng past oksidlanish darajalariga va valentligiga mos keladiganlarni tanlang.

A) -3,+5;3,5 B) -3,+4;3,4 C) -3,+5;3,4 D) +5,+3;3,4 E) +5,+3;3,5

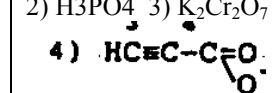
88. Kuyidagi molekularlarning qaysilarida markaziy atomning gibridlanishi sp-xolatda bo'ladi? 1. BeCl₂ 2. CO₂ 3. H₂O. 4. SO₂ A) 1,2 B) 1,3 C) 1,4 D) 2,3 E) 3,4

89. Element +3 oksidlanish darajasiga utganda kolgan elektronlar soni 32ta bulsa, uning eng past va eng yuqori oksidlanish darajalari qanday bo'ladi?

A) -2,+6 B) -2, +5 C) -3,+5 D) -4,+4 E) -1,+7

90. Kuyidagi zarrachalarning qaysilarida σ - va π -boglar soni bir xil? 1) KMnO₄

2) H₃PO₄ 3) K₂Cr₂O₇ 4)



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

91. Kuyidagi radioaktiv yemirilish natijasida qaysi element izotopi xosil bo'ladi?

${}^{57}_{25}\text{Mn} \rightarrow \beta + \gamma$ A) xrom B) marganets

C) temir D) kobalt E) nikel

92. Kuyidagi moddalar orasidan eng kam kutblangan kovalent boglanishli molekularni toping. A) CH₄ B) NH₃ C) PH₃ D) H₂S E) HF

93. Kuyidagi moddalarning qaysilari toshkumirni pirolizi maxCulotlari katoriga

kiradi? 1) ligroin 2) benzol 4) fenol 3) kerosin A) 1, 2 B)1, 3 C)1, 4 D) 2, 3 E) 2, 4

94. Tarkibida 36,5% xlorid kislotasi tutgan eritmaning ($r=1,18r \cdot \text{sm}^3$) molyar konsentratsiyasini xisoblang: A) 11,8 B) 10 C) 12,5 D) 13,2 E) 14,1

95. Dissotsilanish darajalari 1007. bo'lgan sharoitda bir xil molyar konsentratsiyali qaysi tuz eritmasida ionlar miqdori kuprok bo'ladi? A) KNO_3 B) $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ C) MgSO_4 D) KMnO_4 E) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$

96. Kuyidagi tuzlarning qaysilari gidrolizga uchramaydi? 1. KCN 2. $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 3. MgSO_4 4. Li_2S 5. FrCl A) 1,2 B) 2,3 C) 3,4 D) 2,5 E) 4,5

97. SO_2 va O_2 yordamida SO_3 gacha oksidlanganda qaysi moddalar katalizator bulishini aniklang. 1. Ni 2. Pt 3. NO_2 4. Cr_2O_3 A) 1,2 B) 2,3 C) 3,4 D) 1,3 E) 1,4

98. Kaytar reaksiyalarni tanlang.
 $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{C}_2\text{H}_5\text{COOH} \rightarrow 2. \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{K} \rightarrow 3. \text{CH}_3\text{COONa} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 4. \text{CH}_3\text{COONa} + \text{NaOH} \rightarrow 5. \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 6. \text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ A) 1,3,4 B) 1,2,3 C) 1,3,5 D) 3,4,5 E) 4,5,6

99. Kuyidagi moddalarning qaysi biri fakat kaytaruvchanlik xossasiga ega. A) KNO_2 B) KNO_3 C) NH_3 D) H_2S E) Zn. F) PbO_2 G) NH_3 H) Cl_2 I) O_2 J) HNO_3 K) Al. L) KMnO_4 M) CO_2

100. Kuyidagi gidridlarning dissotsilanish darajasi ortib borish tartibida joylashtiring. 1. H_2O 2. H_2S 3. H_2Se 4. H_2Te A) 1,2,3,4 B) 4,3,2,1 C) 2,1,3,4 D) 3,2,1,4 E) 3,1,4,2

101. Ishkoriy metallarning vodorodli birikmalari qanday tuzilishli birikmalarga kiradi. A) atom tuzilishli B) amorf moddalar C) nomolekulyar tuzilishli D) ion tuzilishli E) molekulyar tuzilishli

102. Kuyidagi qaysi elementlar atomlarida bitta s –elektron d –orbitalga kuchib utadi. 1. Zn 2. Cu 3. Fe 4. Cr A) 1,2 B) 3,1 C) 1,4 D) 2,4 E) 3,4

103. Qaysi metallar konsentrlangan nitrat kislotasi bilan reaksiyaga kirishadi.

A) Ca. Mg. Zn B) Cu. Hg. Ag C) Fe. Cr. Al D) Fe. Pb. Au E) Pb. Cu. Ag

104. Kislatalarning qaysi biri eng kuchli. A) HClO B) HClO_3 C) HClO_2 D) HClO_4 E) H_2SO_3

105. Kislatalarning umumiy xossalari qaysi xususiyatlari bilan bog'liq. A) suvda oson erishi B) Dissotsilanish xususiyati C) molekulasida vodorod atomi mavjudligi D) kislotasi koldigiga ega bulishi E) dissotsillanganda vodorod ionining ajralishi.

106. Kuyidagi zarrachalarning qaysi birida uglerod atomining valentligi 3 ga teng. A) HCOOH B) CO C) SCO D) HCN E) HSCN

107. izomerlar bip-biridan nima bilan fark kiladi. 1. molekulyar massasi 2. kimyoviy tarkibi 3. kimyoviy tuzilishi 4. kimyoviy xossalari 5. molekulada atomlarning boglanish ketma-ketligi. A) 1,2,3 B) 3,4,5 C) 2,3,4 D) 1,3,4 E) 2,4,5

108. C_5N_{10} uglevodorod nechta ochik zanjirli izomerga ega. A) 7 B) 3 C) 8 D) 5 E) 6

109. 10,6g xlorpentan-1 dan pentanol-1 olish uchun necha mol kaliy ishkori kerak. Necha g spirt xosil bo'ladi. A) 0,1 va 8,8 B) 0,15 va 12,2 C) 0,1 va 12,2 D) 0,2 va 12,2 E) 0,25 va 17,6

110. Etanol bilan sirka kislotasi orasidagi reaksiya muvozanatini ung tamonga siljitish uchun sistemaga qanday tashki ta'sir kursatish kerak? 1. suv kushish 2. Sulfat kislotasi kushish. 3. spirt kushish. 4. etilatsetat kushish A) 1,4 B) 1,3 C) 2,4 D) 2,3 E) 3,4

111. 0,27g aromatik diamin yondirilganda 56ml azot xosil bulsa aminning molyar massasini toping. A) 108 B) 96 C) 112 D) 118 E) 122

112. Aldegidlar laboratoriyada qaysi usulda olinadi? 1. birlamchi spirtlarni Cu bilan oksidlash 2. kislotalarni katalizator ishtirokida vodorod bilan kaytarish 3. etanolni vodorod peroksid bilan oksidlash. 4. kucherov reaksiyasi buyicha A) 1,2 B) 1,3 C) 1,4 D) 2,3 E) 2,4

113. Oksillar uchun sifat reaksiyasi kuyidagi moddalarning qaysi biri bilan amalga oshirish

mumkin. A) NH_3 B) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ C) HNO_3 (konts.) D) Na_2SO_4 E) NaNO_3

114. Kuyidagi moddalarning qaysilari kolloid eritma xosil kildadi? 1. tovuk tuxumi 2. soda eritmasi 3. bariy Sulfat 4. sut A) 1,2 B) 1,3 C) 2,3 D) 1,4 E) 3,4

115. Kuyidagi reaksiya tenglamasida oksidlovchining necha moli katnashadi? $\text{CuO} + \text{NH}_3 \rightarrow \text{Cu} + \text{N}_2 + \text{H}_2\text{O}$ A) 1 B) 2 C) 3 D) 4 E) 5

116. Oq fosforning kristal panjarasi qanday? A) amorf B) atomli C) ionli D) molekulyar E) metal

117. Glyukoza uchun kuyidagi xususiyatlardan qaysi biri xos 1. oksidlanadi 2. kaytariladi 3. gidroliz reaksiyasida katnashadi 4. gidrogenlanadi 5. degidratlanadi A) 1,2 B) 1,3 C) 1,4 D) 2,3 E) 4,5

Kimyo 1996 №10

1. Yer kobigi massasining 47,2% kislorod va 8,87% alyuminiydan iborat. Undagi alyuminiyning xar bir atomiga kislorodning necha atomi tugri keladi? [$\text{Ag}(\text{Al})=27$] A) 15 B) 12 C) 9 D) 8 E) 3

2. suvda erigan xavo tarkibidagi azot va kislorodning hajmlari $V(\text{N}_2)$ va $V(\text{O}_2)$ qanday nisbatda bo'ladi? A) 4:1 B) 2:1 C) 1:1 D) 1:2 E) 1:4

3. Normal sharoitda 1 l xavodagi molekullar soni nechta? A) $0,27 \cdot 10^{23}$ B) $0,54 \cdot 10^{23}$ C) $1,08 \cdot 10^{23}$ D) $1,5 \cdot 10^{23}$ E) $3,01 \cdot 10^{23}$

4. 11,1 g malaxit kattik kizdirilganda xosil bo'lgan kattik max Culotning massasi nechaga teng? ($\text{Mg}[\text{Cu}(\text{OH})_2 \cdot \text{CuCO}_3]=222$, $\text{Mr}[\text{Cu}(\text{OH})_2]=98$, $\text{Mr}(\text{CuO})=80$) A) 4g B) 6g C) 8g D) 10g E) 11g

5. Azot tutgan ionlardan NO_3^- , NH_4^+ , NO_2^- lar katorida azotning oksidlanish darajalari kuyidagilarning qaysi biriga mos ravishda teng bo'ladi? A) -3, +3, +5 B) +5, -3, +3 C) +4, 0, +3 D) +1, -1, -1 E) -1, +1, -1

6. Misp firavnarlari zamonidagi toza suvdan bizning zamondagi toza suv tarkibi bilan fark kiladimi? Bu savolga kim tomonidan kashf kilingan konun javob beradi? A) Arximed B) Avogadro C) Lomonosov D) Faraday E) Prust

7. Bir xil massali kuyidagi moddalarning qaysi biridan kuprok miqdorda kislorod ajratib olish mumkin? ($\text{Mg}(\text{KMnO}_4)=158$, $\text{Mg}(\text{HgO})=217$, $\text{Mr}(\text{KNO}_3)=101$, $\text{Mg}(\text{KClO}_3)=122,5$, $\text{Mr}(\text{K}_2\text{SO}_4)=174$) A) KMnO_4 B) HgO C) KNO_3 D) KClO_3 E) K_2SO_4

8. Allotropiya xodisasining moxiyati nimada? 1. Atom yadrosidagi neytronlar sonining turlicha bulishi 2. Molekuladagi atomlar soni turlicha bulishi 3. Kristall tuzilishining turlicha bulishi 4. molekulada kimyoviy boglarning turlicha bulishi 5. moddaning turli agregat xolatlarida bulishi A) 1,2 B) 2,3 C) 3,4 D) 4,5 E) 1,5

9. Tarozining chap pallasiga xlor tuldirlgan hajmi 1 litrli idish kuyilgan, ung pallasiga esa xuddi ushunday idishga vodorod tuldirib kuyilgan. Tarozini muvozanatga keltirish uchun qaysi pallaga kancha tosh kuyish kerak? [$\text{Ar}(\text{Cl})=35,5$] A) Ung pallaga 3,08g B) Chap pallaga 3,08g C) xech qaysi pallaga tosh kuyish kerak emas, chunki uzi muvozanatda bo'ladi D) Ung pallaga 1,54g E) Chap pallaga 1,54g

10. Zbg suv tula elektroliz kilinganda xosil bo'lgan gazlarni umumiy hajmi normal sharoitda necha litrga teng? A) 22,4 B) 33,6 C) 44,8 D) 67,7 E) 89,9

11. Tarkibida 85% uglerod va 15% vodorod bo'lgan 1 litr benzinning (zichligi $0,9\text{g}/\text{sm}^3$) tula yonishi uchun normal sharoitda ulchangan kancha hajm (m^3) kislorod kerak? A) 1,092 B) 1,638 C) 2,184 D) 3,276 E) 3,822

12. D.I. Mendeleev davriy jadvalining bitta guruxchasida joylashgan elementlarning atomlari qaysi xususiyatlari bilan uzaro uxshash bo'ladi?

1. Yadro zaryadi bir xilligi bilan 2. Tashki kobikdagi elektronlar soni bilan
 3. Elektron kobiklarining soni bilan 4. Kimyoviy xossalari bilan
 5. Fizik xossalari bilan A) 1,2 B)1,3 C)2,3 D) 2, 4 E) 3, 5
 (96-10-13). Tabiatdagi misning urtacha nisbiy atom massasi 63,5. Uning Cu va Cu izotoplaridan iboratligi ma'lum. Tabiiy misdagi ⁶³Cu izotopining massa ulushini (% % larda) toping. A) 25 B) 45 C) 55 D) 65 E) 75
 14. Elementning elektron formulasining oxiri ... 4C2 4p² bilan tugaydi. Shu elementning tartib nomerini aniklang.
 A) 33 B) 30 C) 28 D) 25 E) 23
 15. V gurux bosh guruxchasidagi elementlarning vodorodli birikmalarining asosli xossalari qanday tartibda ortib boradi?
 A) NH₃, PH₃, ASH₃, SbH₃, B) PH₃,AsH₃, NH₃, SbH₃ C)As₃, SbH₃, NH₃, PH₃ D)SbH₃,NH₃, PH₃,AsH₃ E) SbH₃,AsH₃,PH₃,NH₃
 16. Elektron formulasi 1s²2s²2p⁶3s²3p⁴bo'lgan elementning kimyoviy xossalari qaysi elementnikga uxshaydi? 1.uglerod 2)azot 3)kislarod 4)fosfor 5)selen A)1,2 B)2,3 C)3,4 D)3,5 E)4,5
 17. Qaysi kator fakat valentligi uzgaruvchan elementlardan iborat?
 A) K, S, S, N, R, Fe B) Si, Ba, N, Cl, Vr, Hg C) S, Hg, Si, R, S D) Ca, Cu, S, H, F, O E) Al, Na, Ca, Ag, Fe, H
 18. Pyx aldamsi ZnS xavoda kuydirilganda qanday moddalar xosil bo'ladi?
 1. Asosli oksid 2. Kislotali oksid 3. Amfoter oksid 4. Urta tuz
 A) 1 va 2 B) 1 va 3 D) 3 va 4 C) 2 va 3 E) fakag 4
 19. Sirka va ortofosfat kislotalar suvda eriganda nechta kimyoviy boglari geterolitik parchalanadi, Ya'ni elektrolitik dissotsilanadi?
 A) 1 va 1 B) 4 va 3 C) 1 va 2 D) 4 va 1 E) 1 va 3
 20. suyuq xoldagi suvda qanday kimyoviy boglar mavjud?

1. Ionli bog 2. Kutbsiz kovalent bog 3. Xutbli kovalent bog 4. Vodorod bog 5. Metall bog
 A) 1,2 B) 1,3 C) 2,4D) 3,4 E) 4,5
 21. 6,72 l (n.sh) xlorida temir yondirildi. Bunda necha gramm temir reaksiyaga kirishgan? [Ar(Fe)=56, Ar(Cl)=35,5] A) 5,6 B) 11.2 C) 16,8 D) 22,4 E) 28
 22. Molekuladagi xamma uglerod atomlari fakat Sp²-gibridlanish xolatida bo'lgan birikmalar katorini kursating.
 A) ztan, etilen, atsetilen B) etilen, butadien-1,3, benzol C) atsetilen, benzol, toluol D) etilen, propilen, butilen E) butadien-1,3, izobutilen, izopren
 23. Kattik uglerod (IV) –oksid (kuruk muz)ning tuzilishi qanday xususiyatlar bilan ifodalanadi?
 A) sp- gibridlanish, burchak 180° molekulyar kristall panjarali
 B) sp -gibridlanish, burchak 120 molekulyar kristal panjarali
 C) sp - gibridlanish, burchak-109 molekulyar kristal panjarali
 D) sp-gibridlanish, burchak 180 atom kristall panjarali
 E) sp -gibridlanish, burchak 120" atom kristall panjarali
 24. Kuyidagi kattik moddalardan qaysilari atomli kristall panjara xosil kiladi?
 1. Olmos 2. Temir 3. Iod 4. Kremniy 5. Kizil fosfor A) 1,2 va 3 B) 2,3 va 4 C) 3.4 va 5 D) 1,3 va 4 E) 1.4 va 5
 25. Temir (III) gidroksidiing ulchamlari 100 nm dan katta bo'lgan zarrachalari suvda tarkalishidan xosil bo'lgan eritma qaysi dispers sistemaga kiradi?
 1. Chin eritmalar 2. Kolloid eritmalar 3. Dagal dispers sistemalar 4. Suspenziyalar 5. Emulsiyalar A) 1 B) 2 C) 3 D) 3 va 4 E) 3 va 5
 26. Simob (II)- nitrat eritmasi bilan misning ta'sirlashuvi kimyoviy reaksiyalarning qaysi sinfiga manCub? 1.Birikish 2.Ajralish 3.Urin olish 4.almashinish 5,Oksidlanish-kaytarilish
 A) 1,5 B)2,5 C) 3,5 D) 4,5 E) 2,4

27. Sistemaning hajmi 2 marta kamaytirilsa 4R+5O₂=2R₂O₅ reaksiyaning tezligi qanday uzgaradi? A) 32 marta ortadi B) 32 marta kamayadi C) 16 marta kamayadi D) 64 marta ortadi E) 64 marta kamayadi
 28. Reaksiyaning temperatura koeffitsienti 4 ga teng bo'lganda reaksiyaning tezligi-ni 256 marta oshirish uchun temperaturani 50 s dan necha gradusgacha kutarish kerak?
 A) 60°S B) 70°S C) 80°S D) 90°S E) 100° S gacha
 29. Katalizator kaytar reaksiyaga qanday ta'sir etadi?
 A) Muvozanat karar topishini tezlatadi B) Fakat txuri reaksiyani tezlatadi C) Fakat teskari reaksiyani tezlatadi D) Fakat teskari reaksiyani sekinlatadi E) MaxCulot chikishini oshiradi
 30. Kuyidagi jarayonlardan qaysilari birikish reaksiyalariga misol bula oladi?
 1) neytrallanish 2) gidratlanish 3) gidrogenlanish 4) eterefikatsiya 5) gidroliz
 A)1 va 2 B) 2 va 3 C) 3 va 4 D) 4 va 5 E) 2 va 5
 31. Azot oksidlaridan birida azot bilan kislorodiing massa ulushlari 7:20 nisbatda bo'ladi. Shu oksidiing formulasini chikaring..
 A) N₂O B) NO C) N₂O₃D) N₂O₄ E) N₂O₅
 32. Zichligi 1.611 g/sm bo'lgan 70% li Sulfat kislotada eritmasining molyar konsentratsiyasini xisoblang [Ar(C)=32]. A) 5,57 B) 11,50 C) 17,45 D) 23,0 E) 28,75
 33. Eritma konsentratsiyasining ortishi natijasida kuchsiz elektrolitlarning dissotsilanish darajasi qanday uzgaradi?
 A) ortadi B) kamayadi C) ortadi, Cungra kamayadi D) kamayadi, Cungra ortadi E) uzgarmaydi
 34. 2 mol natriy fosfat eritmasiga 3 mol kalsiy xlorid eritmasi kushilgan. Xosil bo'lgan eritmada qanday ionlar bor?
 1) Na⁺ 2) PO₄³⁻ 3) Ca²⁺ 4) Cl⁻ A) 1 va 2 B) 1.2.3 va 4 C) 1 va. 4 D)2 va 3 E) 3 va 4
 35. 27,8 g temir kuporosi Fe₃O₄ ·7H₂O 124,2 g suvda eritilganda xosil bo'lgan eritmadagi tuzning massa ulushini (foizlarda) aniklang

- [Ar(Fe)=56, Ar(C)=32].
 A) 10 B) 12 C) 14D) 16 E) 20
 36. Kuyidagi oksidlar katorining qaysi birida asoslik xossa ortib boradi?
 A) Mp₂O₇, MnO₃, MpO₂, Mp₂ O₃, MpO, B) Li₂ O, BeO, B₂O₃, CO, N₂ O₅ C) Na₂O, MgO, Al₂O₃ SiO₂ SO₃ D) SO₂, SO, P₂O₅ .CaO.CiO E) Fe₂O₃, FeO, CaO, ZnO, K₂O
 37. Qaysi modda yordamida Sulfat ionini aniklash mumkin?
 1) NaCl 2) NH₄Cl 3) BaCl₂ 4) FeCl₃ A) 1 va 2 B) 2 C) 1 D) 4 E) 3
 38. Massasi 100 g bo'lgan konsentrlangan (63%-li) nitrat kislotada eritmasida necha gramm mis eriydi? Reaksiya natijasida necha litr (n.sh.da) gaz ajralib chitali? [Ar(Cu)=64, Ar(N)=14]
 A)16 g Cu, 11,2l gaz B)32 g Cu, 11,2l gaz C)32 g Cu, 22,4 l gaz D)16 g Cu, 5,6 l gaz E)32 g Cu, 5,6 l gaz
 39.1 mol moyni gidrogenlash uchun 2 mol vodorod sarf kilingan bulsa moy molekulasidagi tuyingan kislotada koldigi nechta bo'lgan?
 A) 5 B) 4 C) 3 D) 2 E) 1
 40.Kremniy kuyidagi moddalarning qaysi biri bilan reaksiyaga kirishadi?
 A) H₂O B) H₂SO₄ C) NaOH D)CO₂ E) KCl
 41.Kuyidagi gidroksidlardan qaysilari amfoter xossaga ega?
 1) NH₄OH 2) KOH 3) Be(OH)₂ 4) Ca(OH)₂ 5) Zn(OH)₂ 6) Fe(OH)₂ 7) Cr(OH)₃ 8) Sn(OH)₂ A)1, 3, 5, 7 B)2,4,6,8 C) 2,3,5,7 D)1,2,4,6 E)3,5, 7, 8
 42.Kursatilgan tuzlardan qaysilarining eritmasi ishxoriy muxitga ega bo'ladi?
 1) NaCN 2) NaNO₃ 3) Na₂CO₃ 4) Na₂SO₄ 5) NaNO₂ A) 1,2 va 5 B) 1,3 va 5 C) 2 va 3 D) 3 va 4 E) 4 va 5
 43. Kuyidagi uzgarishlarni amalga oshirish uchun zarur bo'lgan moddalar va omillar katorini kursating:

$\text{Fe} \longrightarrow \text{FeCl}_3 \longrightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3 \longrightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 \longrightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ A) O_2 , temperatura, bosim, HCl, H_2SO_4 B) Cl_2 , HCl, NaOH, H_2SO_4 C) Cl_2 , NaOH, temperatura, N_2 , SO_4 , D) HCl, KOH, temperatura, H_2SO_4 , E) HCl, H_2O , bosim, H_2SO_4

44. Temir (II)-xlorid eritmasiga natriy karbonat eritmasi kushib kaynatilganda qanday maxculotlar xosil bo'ladi? A) FeCO_3 , NaCl B) $\text{Fe}(\text{OH})_2$, NaCl, CO_2 C) FeCl_3 , NaOH D) FeCl_2 , NaOH, CO_2 E) $\text{Fe}(\text{OH})_2$, HCl, NaCl

45. Hidrolizga uchraydigan tuzlar katorini kursating. A) KCl, $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, Na_2S , MgSO_4 B) CaCl₂, $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$, K_3PO_4 , Sus C) NH_4NO_3 , Na_2SiO_3 , K_2SO_4 , MgCl_2 D) NH_4Cl , CH_3COONa , K_2SiO_3 , FeCl_3 E) NaCl, $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$, KBr, CaSO_4

46. Eritmada boradigan ushbu reaksiyada qaysi ion oksidlovchi va qaysi ion kaytaruvchi vazifasini bajaradi? $\text{NaNO}_2 + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{NaNO}_3 + \text{MnSO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ A) MnO_4^- - oksidlovchi, NO_2^- - kaytaruvchi B) H^+ - oksidlovchi, NO_2^- - kaytaruvchi C) SO_4^{2-} - oksidlovchi, K^+ - kaytaruvchi D) Na^+ - oksidlovchi, N^+ - kaytaruvchi E) MnO_4^- - oksidlovchi, SO_4^{2-} - kaytaruvchi

47. Kuyidagi reaksiya tenglamasining koeffitsientlar katorini toping: $\text{MnO}_2 + \text{NaBiO}_3 + \text{HNO}_3 \longrightarrow \text{HMnO}_4 + \text{BiONO}_3 + \text{NaNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ A) 2,3,8,2,3,3,4 B) 1, 2, 3, 1, 2, 2, 1 C) 2,5,8,2,5,5,3 D) 5,3,6,5,3,3,2 E) 2,3,6,2,3,3,2

48. Kursatilgan xrom birikmalaridan qaysilari fakat oksidlovchi xossalari namoyon qilishi mumkin? 1) $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$ 2) CrO_3 3) K_2CrO_4 4) CrO 5) CrCl_2 6) $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ A) 1,3 va 5 B) 2,3 va 6 C) 2,4 va b D) 1, 2 va 3 E) 3,5 va 6

49. Temir (II)-Culfatning cuvdagi eritmasi elektroliz kilinganda elektrodalarda qanday moddalar ajralib chikadi? A) Fe , S , O_2 B) H_2 , O_2 , C) Fe , H_2 , O_2 D) H_2 , S E) Fe , O_2

50. Elektrometallurgiya usuli bilan ajratib olinadigan metallarni kursating.

A) Na, Fe, Al B) W, Al C) Al, Fe D) Na, Al E) Fe, Cu

51. suvning kattikligini yukotish uchun qanday moddalar kushiladi?

1) Na_2CO_3 2) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 3) CaCO_3 4) NaOH 5) HCl A) 1 va 2 B) 1 va 3 C) 2 va 4 D) 3 va 4 E) 4 va 5

52. Noma'lum rangeiz eritma orkali mul miqdorda vodorod sulfid utkazildi. Natijada 23,9 g kora chukma ajratib oliidi. Chukma mul vodorod peroksid bilan ishlanganda 30,3 g ok modda xosil buldi. Noma'lum eritmada qaysi metallning ioni va kancha miqdorda bo'lgan? [Ar(C)=32]

A) 0,05 mol Cu^{2+} B) 0,05 mol Pb^{2+} C) 0,1 mol Zn^{2+} D) 0,1 mol Cu^{2+} E) 0,1 mol Rb^{2+}

53. Metanni xlor bilan reaksiyasi natijasida kuyidagi moddalardan qaysilari xosil bo'ladi? A) CH_3Cl va HCl B) CH_2Cl va HCl C) CHCl_3 va HCl D) CCl_4 va HCl E) Kursatilgan moddalarning xammasi.

54. Vyurts reaksiyasi yordamida normal sharoitdagi hajmi 1,12 l bo'lgan butan olish uchun necha gramm etil xlorid kerak? [$\text{Mg}(\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl})=64,5$]

A) 3,22 B) 6,45 C) 9,67 D) 12,9 E) 16,12

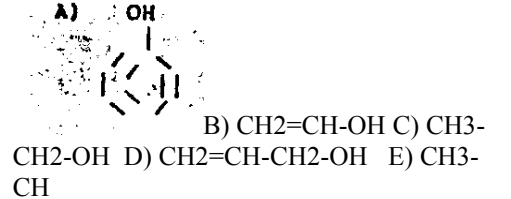
55. 2-metilbuten-2ga vodorod xlorid birikishidan xosil bo'lgan moddaning nomini aniklang.

A) 3-xlop-3-metilbutan B) 2-xlop-3-metilbutan C) 2-xlop-2-metilbutan D) 2-metil-3-xlorbutan E) izobutil xlorid

56. Kucherov reaksiyasi yordamida ushbu moddalardan qaysi birini sintez kilish mumkin?

A) 1, 2-dixloretan B) etil spirti C) etilen glikol D) sirka aldegid E) chumoli kislotasi

57. Tuzilishi kursatilgan spirtlardan qaysi biri amalda mavjud emas?



58. Ushbu moddalardan qaysilari polimerlanish reaksiyasiga kirishadi?

1. Stirol 2. Propan 3. Propilen 4. 1,2-dixloretan 5. Brometan 6. Etanol A) 1,3 B) 2,4 C) 1,5 D) 3,6 E) 5,6

59. Oksidlanganida benzoy kislotasi xosil kiladigan moddalarni kursating.

1. Benzol 2. Toluol 3. Etilbenzol 4. Geksan 5. Tsiklogeksan A) 1,2 B) 2,3 C) 3,4 D) 4,5 E) 1,5

60. Nitroglitserin organik birikmalarning qaysi sinfiga kiradi?

A) Nitrobirikmalar B) Oddiy efirlar C) Murakkab efirlar D) Yoglar E) Aminokislotalar

61. 0,98g mis (II)-gidroksidni eritish uchun necha gramm glitserin kerak? [$\text{Mr}[\text{Cu}(\text{OH})_2]=98$, $\text{M}(\text{C}_3\text{H}_8\text{O}_3)=92$] A) 0,46 B) 0,92 C) 1,38 D) 1,84 E) 2,3

62. "Kumush kuzgu" reaksiyasiga kirishadigan moddalar katorini kursating.

A) formaldegid, sirka kislotasi fenol B) sirka aldegid, chumoli kislotasi, glitserin C) chumoli kislotasi, sirka aldegid, formaldegid D) formaldegid, etanol, dietil efir E) sirka aldegid, sirka kislotasi metanol

63. Kumol usuli bilan olingan fenolni nitrolash uchun 18,9 g nitrat kislotasi sarflandi. Fenolni sintez kilishda u bilan birga necha gramm atseton ajralib chikkan?

A) 58 B) 29 C) 14,5 D) 11,6 E) 5,8

64. 5,4 g modda yonganda 8,8 g SO_2 , 1,8 g suv va 2,8 g azot xosil buldi. Boshlangich moddaning formulasini aniklang.

A) HCN B) CH_3NH_2 C) CH_3NO_2 D) $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$ E) $\text{N}_2\text{HCH}_2\text{COOH}$

KIMYO 96 №13

1. Kuyidagi alomatlarining qaysilari elementga taaluqli? 1. Kislorod xavoga nisbatan og'irroq 2. Kislorodning molekulasida ikkita atom bor 3. Kislorodning tarkibi massalari 16,17 va 18 m.a.b. Ga teng bo'lgan izotoplardan tashkil topgan 4. Kislorod II davrning ugguruxida joylashgan.

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

2. Tartib nomeri 1-5gacha bo'lgan idishlarda kuyidagi gazlar (tartib nomerlariga mos xolda) SO_2 , O_2 , NO , N_2 va Cl_2 tuldirilgan. Idishlar hajmi va sharoit bir xil bulsa qaysi idishdagi gazning massasi kichikroq?

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

3. Massasi 5,5 g bo'lgan gazning xavoga nisbatan zichligi 1,52 bulsa, uning hajmini toping. A) 4,0 B) 4,5 C) 5,5 D) 3,5 E) 2,8

4. II davr elementlaridan qaysi katorida atomlarning ionlanish potentsiali ortib boradi? 1. Berilliy 2. Ftor 3. Azot A) 1,2,3 B) 2,1,3 C) 3,2,1 D) 2,3,1 E) 1,3,2

5. Davriy sistemaning II davr elementlaridan qaysilarining birikmalarida oksidlanish daraxalar miqdori kuprok? 1. Uglorod 2. Bor 3. Azot 4. Kislorod

A) 1 2 B) 1 3 C) 14 D) 2 3 E) 2 4

6. Yadro zaryadlari 1) 16, 2) 9 va 3) 33 bo'lgan elementlarda valent elektronlar sonining ortib borishi qaysi katorida tugri keltirilgan?

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

7. Kuyidagi yadro xarayonida xosil bo'ladigan elementni toping. ${}_{19}^{40}\text{K} + {}_{-1}^0\text{e} \rightarrow \text{h}\nu + \text{X}$

A) ${}_{20}^{40}\text{Ca}$ B) ${}_{20}^{39}\text{Ca}$ C) ${}_{18}^{40}\text{Ar}$ D) ${}_{18}^{39}\text{Ar}$

E) ${}_{17}^{38}\text{Cl}$

8. Kuyidagi gidridlar katorida kovalent bog barkarorligi qaysi tartibda ortib boradi? 1. H_2O , 2. H_2S 3. H_2Se 4. N_2Te

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

9.1 guruxdagi ikki element-K va Ag xloridlarining suvda eruvchanligi batamom bir biridan katta farx kiladi. KCl ning eruvchanligi AgCl nikidan katta bulishini qaysi sabablar asosida tushuntirish mumkin?

1. AgCl dagi kimyoviy bog kovalent tabiatga ega

2. AgCl dagi kimyoviy bog ionli tabiatga ega

3. KCl dagi kimyoviy bog ionli tabiatga ega

4. KCl dagi kimyoviy bog kovalent tabiatga ega

5. KCl dagi kimyoviy bog kutbli kovalent xususiyatga ega

A) 1.3 B)1.4 C)1.5 D) 2,3 E) 2,4

10. Dixromat kislotasidagi atomlararo bog'larning turlari va miqdorlari qanday?

A) $2\pi+12\sigma$ B) $4\pi+10\sigma$ C) $Z\pi+11\sigma$ D)

$4\pi+12\sigma$ E) $4\pi+14\sigma$

11. Sulfat kislotaning 0,5 molyarli eritmasidan 500 ml tayyorlash uchun 2 molyarli kislotani eritmasidan kancha talab etiladi?

A) 175 ml B) 150 ML C) 125 ML D) 200 ML E) 250 ML

12. Agar chumoli kislotaning dissotsilanish daraxasi 3%. Balsa, uning 0,1 molyarli eritmasidagi vodorod ionlari konsentratsiyasini aniklang.

A) $1 \cdot 10^{-3}$ B) $3 \cdot 10^{-3}$ C) $1 \cdot 10^{-4}$ D) $0,5 \cdot 10^{-4}$ E) $0,2 \cdot 10^{-3}$

13. Qaysi tuzlar fakat anioni xisobiga gidrolizga uchraydi? 1. KCN 2. NaF

3. $KClO_4$ 4. $SusO_4$ 5. $ZnCl_2$ 6. $FeCl_2$ 7. KNO_2 A) 1,2,3 B) 2,3,4 C) 1,2,7 D) 3,5,7 E) 4,5,7

14. Qanday turdagi dispers sistemalar aerozollar deb nomlanadi?

1. Gaz muxitda suyuq xoldagi modda tarkalgan sistema

2. Gaz muxitda gaz xoldagi modda tarkalgan sistema

3. Gaz muxitda kattik xoldagi modda tarkalgan sistema

4. suyuq muxitda suyuq xoldagi modda tarkalgan sistema A) 1,2 B) 1,3 C) 1,4 D) 2,3 E) 3,4

15. $SO + Cl_2 \rightarrow COCl_2$ sistemasida SO konsentratsiyasini 0,03 dan 0,12 mol \cdot l $^{-1}$ gacha, Cl_2 nikini 0,02 dan 0,06 mol \cdot l $^{-1}$ gacha uzgartirilganda ung tomonga boradigan reaksiya tezligi necha marta ortadi? A) 8 B) 15 C) 12 D) 14 E) 16

16. Kuyidagi jarayonlarning qaysi biri temperatura orttirilganda chap tomonga siljiydi?

A) azot molekulasining atomlarga parchalanishi

B) kaliy permanganatning parchalanishi

C) kalsiy gidroksidning oksidga aylanishi

D) vodorod va azot birikib ammiak xosil bulishi E) oxakning kuydirilishi

17. Fakat kaytaruvchi xususiyatga ega bo'lgan moddalarni toping. 1. HNO_3 2. HNO_2

3. $FeCl_3$ 4. $CrCl_3$ 5. CaN 6. Zn 7. Vr_2 8. H_2S A) 1,3,5 B) 5,6,8 C) 2,4,6 D) 5,4,7 E) 3,5,8

18. Birinchi elektrolizerda 1,0 mol.l $^{-1}$, ikkinchisida 2,0 mol.l $^{-1}$ konsentratsiyali mis Sulfat eritmalari orkali 4 faradey tok utganida katodlarda axralib chikkan mis massalarini (grammlarda) toping. A) 256 va 256 B) 128 va 256

C) 128 va 128 D) 64 va 128 E) 64 va 64

19. Qaysi kationlar ishkori mul bo'lgan xolda chukma xosil kiladi?

1. Fe^{3+} 2. Al^{3+} 3. Ca^{2+} 4. Mg^{2+} 5. NH_4^+ 6. Zn^{2+} 7. Cu^{2+} A) 1,3,5 B) 1,4,7 C) 1,5,7 D) 2,4,6 E) 4,5,6

20. Qaysi moddalar ishkori eritmasida eriydi?

1. Hg 2. Zn 3. Ba 4. Al 5. S 6. Si A) 2,4,6 B) 1,3,5 C) 2,3,5 D) 3,5,6 E) 4,5,6

21. Mis, temir va alyuminiy aralashmasini kuyidagi moddalarning qaysilari yordamida axratish mumkin? A) NaOH, H_2SO_4 (Cuyult.) B) NaOH, H_2SO_4 (kontC) C) NaOH, HNO_3 (C)

D) NaOH, HNO_2 (Cuyul); E) H_2O , HNO_3 (kots)

22. Juftlarning qaysi biridagi moddalar orasida kimyoviy xarayon sodir bo'ladi?

A) Na_2O , SO_2 B) SiO_2 , CO_2 C) KCl, Na_2SO_3 D) Fe_2O_3 , CO_2 E) NaCl, K_2SO_4

23. Konsentrlangan xlorid kislotani qaysi moddalar bilan reaksiyaga kirishganda gaz xoldagi modda xosil bo'ladi? 1. Mis 2.

Malaxit 3. kaliy permanganat 4. osh tuzi A) 1,2 B) 2,3 D) 1,4 C) 1,3 E) 3,4

24. 2,5 mol Sulfat kislotani tula neytrallash uchun 1 kg kaliy ishkori eritmasi sarf balsa, ishkori eritmadag massasi ulushini xisoblang.

A) 0,22 B) 0,28 C) 0,32 D) 0,42 E) 0,48

25. Ma'lum massaga eta bo'lgan misni nitrat kislotada eritish kerak. Bu vazifani 90% li yoki 30% li eritmadan foydalanib

bajarilganda sarf bo'lgan kislotalarning bip-biriga miqdoriy nisbatlari qanday bo'ladi? A) 1,5:1 B) 2:1 C) 2:1,5 D) 2:2 E) 2:2,5

29. Tarkibidagi xamma uglerod atomlari bir xil gibrid orbitalarga ega bo'lgan molekullarni toping: 1. Butadien — 1,3 2). Butadien -1,2 3.)pentadien - 1,3 4)benzol

5. toluol 6. etan A) 1,2,5 B) 1,3,5 C) 1,4,6 D) 1,2,3 E) 2,4,6

26. Formulasi $H[PF_6]$ bo'lgan birikmada fosforning valentligi va oksidlanish darajasi qanday bo'ladi? A) 5,+5 B) 4. +5 C) 5,+b D) b.+4 E) 6,+5

27. Kuyidagi moddalarning qaysilari ishkori eritmasi bilan reaksiyaga kirishadi?

1. SO 2. SO_2 3. HCl 4. CH_4 5. C_6H_5Cl 6. SiO_2 A) 1,2,4,6 B) 2,3,5,6 C) 1,3,5,6 D) 2,4,5,6 E) 3,4,5,6

28. Yangi tayyorlangan 9.8 g mis gidroksid spirtlarning qaysi biri 12,4 g da eriydi?

A) CH_3OH B) C_2H_5OH C) $S_6H_{11}OH$ D) $NO(CH_2)_2OH$ E) C_6H_9OH

30. Kuyidagi moddalarning qaysilaridan 1:2,1 massa nisbatda olib Vyurts reaksiyasini olib borilganda N-geksan xosil bo'ladi? 1. CH_3Cl

2. C_2H_5Cl 3. C_4N_7Cl 4. C_4N_9Cl 5. $C_5H_{11}Cl$ A) 1,2 B) 1,5 C) 2,4 D) 3,5 E) 2,5

31. Fenol bilan mul miqdorida nitrat kislotani reaksiyasi natijasida qaysi maxCulot xosil bo'ladi? A) 2- nitrofenol B) 3- nitrofenol C) 4- nitrofenol

D) 5- nitrofenol E) 2,4,6- trinitrofenol

32. "Organik shisha" deb nomlangan polimerning monomerini kursating.

A) metilmetakrilat B) polistiroil C) izopren D) xloropren E) 1,3 - butadien

33. Molekulyar massasi eng kichik bo'lgan qaysi aldegidning tarkibi tuyinmagan spirtnikiga uxshash? A) chumoli B) sirka C) propion D) butanal E) pentanal

37. 0,5 mol tristearin gidrolizga uchraganda necha mol kislotani va glitserin xosil bo'ladi?

A) 1,5 Ba 0.5 B) 1,2 Ba 0.6 C) 1,2 Ba 0.4 D) 0,9 Ba 0,3 E) 1,8 Ba 0,6

34. Kuyidagi formulalarning qaysi biri murakkab tuyingan radikalni efilarga tegishli?

A) $C_nH_{2n}O_2$ B) $C_nH_{2n+1}O_2$ C) $C_nH_{2n+2}O_2$ D) $C_nH_{2n-1}O$ E) $C_nH_{2n-2}SO_2$

35. Glyukoza bijiganda qaysi maxCulot xosil bulishi mumkin?

A) sirka kislotani B) sut kislotani C) propion aldegid D) glitserin E) dimetil efil

36. Tsellyulozani nitrolanish reaksiyasida xosil bo'lgan maxCulot nomi qanday, uning massasi boshlangich tsellyulozaning necha marta katta bo'ladi?

1. Mononitrotsellyulozani; 1,18 2.

Dinitrotsellyulozani; 1,36 3.

Trinitrotsellyulozani; 1,54

4. Tetranitrotsellyulozani; 1,72 A) 1,2 B) 1,3 C) 1.4 D) 2.3 B) 3,4

38. Qaysi yuqori molekullari birikmalarga qanday reaktiv yordamida biuret reaksiyasini amalga oshiriladi? 1. Polistiroil 2. Oksil 3. Etil spirt 4. Mis Sulfat 5. Ammoniy gidroksid

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

39. Tarkibida 2 ta funktsional gurux tutgan birikmaning elementar formulasi $C_2H_5NO_2$. B u modda qaysi birikmalar turkumiga kirishi mumkin?

A) nitrobirikmalar B) murakkab efil C) aminlar D) aminokislotalar E) spirtlar

40. Chumoli kislotasidagi uglerod atomining oksidlanish darajasi va gibridlanish turini kursating A) +1, sp^2 B) +2, sp^2 C) 0, sp^2 D) +2, sp E) +1, sp

41. Xavo tarkibidagi kislorodning massa ulushi qanday kiymatga ega?

A) 0,23 B) 0,24 C) 0,22 D) 0,21 E) 0,20

42. $3 \cdot 10^{23}$ dona kislorod atomlari tutgan ozon necha gramm bo'ladi?

A) 64 B) 80 C) 48 D) 96 B) 56

43. Uglerodning konsentrlangan Sulfat kislotani bilan reaksiyasida necha mol gaz maxCulotlar xosil bo'ladi? A) 4 B) 2 C) 1 D) 3 E) 5

44. II davr elementlari orasida qaysi guruxning bosh guruxcha elementlarining

gidridlari uchuvchan, qaysilariniki kattik moddalar bo'ladi?

A) I, VI B) II, VII C) IV, V D) V, VI E) VII, II

45. Keltirilgan elementlardan qaysilarining maksimal valentligi ularning urnashgan gurux nomeridan katta bulishi mumkin? A) Ng B) V C) S D) N E) Cu

46. Temir atomining d-kobikchasida nechta elektron bor? [Z(Fe)=26].

A) 4 B) 10 C) 14 D) 2 E) 6

47. ${}_{92}^{238}U$ bitta α va β -3arracha sochishi

natijasida qaysi element izotopi xosil bo'ladi?

A) ${}_{91}^{234}Pa$ B) ${}_{91}^{233}Pa$ C) ${}_{90}^{234}Th$ D) ${}_{90}^{230}Th$

E) ${}_{92}^{234}U$

48. Propilenda nechta σ -va π -boglar mavjud?

A) $8\sigma, 1\pi$ B) $7\sigma, 1\pi$ C) $6\sigma, 1\pi$ D) $7\sigma, 2\pi$

E) $8\sigma, 2\pi$

49. Proton bilan suv molekulasini birikanda xosil bo'lgan yangi bog tabiati qanday?

A) kovalent B) ion C) donop-aktseptor D) vodorod bog E) kutbli kovalent

50. Agar modda kattik va suyuqlangan xolatda elektr tokini yaxshi utkazsa, uning kristall panjarasi qanday bulishi mumkin? 1. Ion 2. Molekulyar 3. Atomli 4. Metall

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

51. 3 molyarli kaliy karbonat eritmasidan qaysi hajmini (ml) 20 ml 5 molyarli kalsiy xlorid eritmasi bilan aralastirilganda reaksiyada kalsiy ionlari tula katnashadi?

A) 25 B) 29,2 C) 33,3 D) 42,2 E) 46,6

52. Ionli tenglama $Ca^{2+} + SO_3^{2-} \rightarrow CaSO_3$ ni molekulyar kurinishda yozish uchun kuyidagi larning qaysi biridan foydalanish kerak? A) Cu^{2+}, PO_4^{3-} B) Li^+, PO_4^{3-} C) K^+, Cl^- D) Mg^{2+}, SO_4^{2-} E) Fe^{3+}, SO_3^{2-}

53. Kuyidagi tuzlardan qaysilari gidrolizga uchraydi? 1) KNO_2 2) KNO_3 3) Na_2SO_3

4) $CuCl_2$ 5) $KMnO_4$ A) 1., 2., 3 B) 1., 3., 4 C) 1., 2., 4 D) 2., 3., 4 E) 3., 4., 5

54. Shakarning suvdagi eritmasiga spirt kushilganda xosil bo'ladigan loyka ma'lum

davr orasida turgun vaziyatda uz xolatini saklaydi va Cunga asta-Cekin chukma xosil bo'ladi. Bu qanday sistema? A) chin eritma B) emulsiya C) Suspenziya

D) kolloid eritma E) gomogen sistema

55. Temperatura koeffitsienti 3 bo'lgan reaksiya tezligi 25^0 S da $5 \cdot 10^{-2} \text{ mol} \cdot \text{l}^{-1} \cdot \text{c}^{-1}$ ga teng. Shu reaksiya tezligi 45 s da qanday bo'ladi? A) $4,5 \cdot 10^{-1}$ B) $4,0 \cdot 10^{-2}$ C) $4,2 \cdot 10^{-1}$ D) $5,0 \cdot 10^{-2}$ E) $5 \cdot 10^{-1}$

56. Muvozanat karor topgan sistema

$H_2(r) + J_{2(g)} \leftrightarrow 2HJ_{(g)}$ $\Delta N = 26,6 \text{ kJ/mol}$ muvozanatini

ung tomonga siljitish uchun qaysi omillardan foydalanish mumkin?

1) bosimni orttirish 2) bosimni kamaytirish 3) temperaturani orttirish

4) temperaturani pasaytirish 5) N_2 ning konsentratsiyasini orttirish

6) J_2 ning konsentratsiyasini kamaytirish A) 1, 3 B) 2, 3 C) 1, 5 D) 4, b E) 1, b

57. Kuyidagi jarayonlarning qaysi birida oksidlanish jarayoni sodir bo'ladi?

A) $2N_2O_2 \rightarrow H_2O + O_2$ B)

$Cu(NO_3)_2 \rightarrow CuO + NO_2 + O_2$ C) $R-CH_2CH$

$OH \rightarrow R-CHO$

D) $RCHO \rightarrow R-CH_2OH$

E) $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$

58. Kuyidagi reaksiyada jami bulib nechta molekula katnashadi? $KClO_3 \rightarrow KCl + O_2$

F) 7 B) 6 C) 8 D) 9 E) 10

62. Kislotalarning qaysi biri kuchsizrok? A) H_2SO_3 , B) H_2SiO_3 C) H_2GeO_3 D) H_2SnO_3

E) H_2PbO_3

59. Kumush, pyx va temir kotishmasidan xar bir elementni bip-biridan axratish uchun qanday reaktivlardan foydalanish mumkin?

1. suv 2. suyuq nitrat kislotasi 3. Ishkor eritmasi 4. Xlorid kislotasi eritmasi

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

60. Kalsiy oksid bilan kalsiy karbonat aralashmasidan 7,8 g miqdori xlorid kislotasi bilan reaksiyaga kirishganda 1,12 l gaz modda xosil bulsa, boshlangich aralashmadagi

karbonatning massa ulushini toping A) 0,5 B) 0,64 C) 0,7 D) 0,75 E) 0,8

61. Gidroksidlarning qaysi biri amfoter xossaga ega . A) $Ca(OH)_2$ B) $Fe(OH)_3$

C) $Fe(OH)_2$

D) $Mg(OH)_2$ E) $LiOH$

62. Kislotalarning qaysi biri kuchsizrok.

A) H_2CO_3 B) H_2SiO_3 C) H_2GeO_3 D) H_2SnO_3

E) H_2PbO_3

63. 4,8 g magniy va 5,6 g temir aralashmasi xlorid kislotada eriganda necha mol vodorod xosil bo'ladi? A) 0,1 B) 0,2 C) 0,3 D) 0,4 E) 0,5

64. 1,12 g temir va 0,65 g oltingugurt kukunlari orasidagi reaksiya natijasida olingan sulfid massasini (grammlarda) va ortib kolgan boshlangich modda massasining sulfidga nisbatan foiz miqdorini toping.

A) 1,76 g; 0,57% S B) 1,76 g; 0,57% Fe

C) 2,1 g; 1,7% S D) 2,1 g; 1,7% Fe E) 2, b g; 3,4% S

65. Xavo kislorodi ishtirok etmagan sharoitda 9,2 g azot (IV) oksid suvda eritilganda xosil bo'lgan maxCulotlarning yaxlitlangan massa ulushlarini toping.

A) 45% Ba 55% B) 40% Ba 60% C) 43% Ba 57% D) 49% Ba % E) 54% va 46%

66. Ugitlarga kuyidagi moddalarning qaysilari kushilganda maxCulot "mikrougit" deb

ataladi? 1. Fosfor 2. Kalsiy 3. Bop- 4. Pyx 5. Oltingugurt 6. Uglerod

7. Kobalt 8. Molibden A) 1 3, 5, 7 B) 2 4, 6, 8 C) 1 2, 5, 6 D) 3 4, 7, 8 E) 1 2, 3, 4

67. Uglerod kuyidagi konsentrlangan kislotalarning qaysi biri bilan reaksiyaga

kirisha oladi? 1. HCl 2. HNO_3 3. N_3PO_4 4. H_2SO_4 A) 1, 2 B) 1, 3 C) 2, 5 D) 1, 4 E) 2, 4

68. 2,2-dimetilpropaning nechta monoxlorli xosilasi bo'ladi?

A) 1 B) 2 C) 5 D) 4 E) 5

69. Pentadienlarning nechta ochik zanjirli izomerlari ma'lum?

A) 2 B) 3 C) 4 D) 5 E) 6

70. Neftning yuldosh gazlari tarkibida kuyidagi moddalarning qaysilari mavjud?

1. Geksan 2. Benzol 3. Pentan 4. Toluol A) 1, 2 B) 1, 3 C) 1, 4 D) 2, 1 E) 3, 4

71. 10,62 r 1-xlorpentandan pentanol-1 olish uchun kaliy ishkordan necha mol sarf bo'ladi va necha gramm spirt olinadi?

A) 0,1 va 8,8 g B) 0,12 va 9,2 g C) 0,09 va 8,2 g D) 0,14 va 10 g E) 0,15 va 15 g

72. Moy aldegidiga izomer bo'lgan moddalarni toping.

1. $C_3H_7OCH_3$ 2. C_4N_7OH 3. C_4N_9OH 4. $C_3H_5OCH_3$ A) 1, 2 B) 1, 3 C) 1, 4 D) 2, 3 E) 2, 4

73. qaysi katordagi xamma gidroksidlar ishkori bilan reaksiyaga kirishadi?

A) $Fe(OH)_2$ $Zn(OH)_2$ $Al(OH)_3$ B) $Cu(OH)_2$, $Hg(OH)_3$ $Al(OH)_3$

C) $Zn(OH)_2$, $Al(OH)_3$ $Hg(OH)_3$ D) $Fe(OH)_3$, $AgOH$, $Al(OH)_3$

E) $Fe(OH)_3$ $Cr(OH)_3$ $Zn(OH)_2$

74. kuyidagi reaksiyalarni xammasidagi birgina tushirib koldirilgan moddani aniklang.

1. $\dots + SO_2 \rightarrow K_2SO_3 + H_2O$ 2. $HCl + \dots$

$\rightarrow KCl + H_2O$ 3. $Al(OH)_3 + \dots \rightarrow K[Al(OH)_4]$

4. $\dots + FeCl_3 \rightarrow Fe(OH)_3 + KCl$ A) K_2O B) K C) K_2SO_3 D) KCl E) KOH

75. Vodorod xloridning 3,65 g grammida nechta molekula bor?

A) $6 \cdot 10^{23}$ B) $6 \cdot 10^{22}$ C) $3 \cdot 10^{23}$ D) $6 \cdot 10^{24}$ B) $3 \cdot 10^{22}$

76. kuyidagi birikmalarning qaysi birida azotning massa ulushi eng katta?

1) NH_4NO_3 , 2) NO, 3) N_2O_4 , 4) N_2O , 5) HNO_3 A) 2 B) 5 C) 5 D) 1 E) 4

77. Oltingugurt bugining xavoga nisbatan zichligi 8,83 ga teng. Oltingugurt molekulasini nechta atomdan iborat? 1) 1; 2) 2; 3) 4; 4) 6; 5) 8.

A) 5; V; 1; C) 3; D) 2; E) 4

78. Lantanoid va aktinoidlar davriy sistemada qaysi davr va nechanchi gruppada joylashgan?

1) Oltinchi va yettinchi davrlarda joylashgan; 2) xammasi III gruppada joylashgan; 3) III davr oltinchi va yettinchi gruppalarda;

4) Oltinchi davrning III gruppasida langanoidlar va yettinchi davrning III

gruppasida aktinoidlar; 5) xammasi davriy sistemadan tashkarida joylashgan.

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

79. Kuyidagi birikmalardagi turt valentli elementlarni kursating.

1. $Al_2(SO_4)_3$ 2) $MnO(OH)_2$ 3) N_2CrO_4 4) $HClO_4$, 5) H_2SiO_3 6) CH_3OH

A) Hg, Cl; B) S, Mn; C) Mn, Si, C; D) Cl, Si; E) Cr, S.

80. element atomlarining elektron kavatining "d" pogonachasida eng kupi bilan nechta elektron bo'ladi? 1) 2; 2) 6; 3) 14; 4) 16; 5) 10 A) 5; V; 1; C) 2; D; 4; E) 3

81. Uranning kuyidagi izotopi $^{238}_{92}U$ ikkita α -nuri tarkatsa, uning yadro zaryadi va massasi qanday uzgaradi?

1) Yadro zaryadi 4 taga kamayadi, massasi esa uzgarmaydi.

2) Yadro zaryadi 4 taga ortadi, massasi esa 4 taga kamayadi

3) Yadro zaryadi 4 taga ortadi, massasi esa 8 taga kamayadi.

4) Yadro zaryadi 4 taga kamayadi, massasi esa 8 taga kamayadi.

5) Yadro zaryadi xam, massasi xam 4 taga ortadi. A) 1; V; 5; C) 3; D) 4; E) 2.

82. Kuyidagi oksidlarning qaysilari ion bog yordamida xosil bo'lgan?

1) Cl_2O ; 2) SO_3 ; 3) MgO ; 4) Cs_2O ; 5) P_2O_3 6) CaO ; 7) Br_2O ; 8) SO_2

A) 1, 2, 3; B) 5, 7, 8; C) 1, 5, 7; D) 3, 4, 6; E) 2, 4, 8.

83. Osh tuzining kristali panjarasi qanday tuzilgan? 1) atomli; 2) ionli; 3) molekulyar; 4) metall. A) 2, V; 4. C) 1. D; 3, E) 3, 4

84. 270g suvda 30g mis kuporosi $SusO_4$

$\cdot 5H_2O$ eritildi. suvsiz tuzning protsent miqdori qanday? [$Mr(SusO_4 \cdot 5H_2O) = 250$, $Mr(SusO_4) = 160$] A) 10; V; 11, 1; C) 6, 4; D) 7, 1; E) 3.

85. kuyidagi katorlardan qaysi biri kuchsiz elektrolitlar katori?

A) $Fe(OH)_3$, KNO_3 , NHO_3 , $ZnCO_3$; B) HCl , $MgSO_4$, $Mn(OH)_2$, $NaOH$;

C) NH_4OH , $Al(OH)_3$, H_2S , HNO_3 ; D) HNO_3 , $Pb(OH)_2$, H_3PO_4 , CH_3COOH ;

E) $NaOH$, $Cu(OH)_2$, $MnSO_4 \cdot H_2O$.

86. kuyidagi tuzlarni qaysilari gidrolizga uchragani xolda eritma muxiti neytral bo'ladi? 1) LiI ; 2) $(NH_4)_2S$; 3) $(NH_4)_2CO_3$; 4) Na_3PO_4 5) $NaCl$

A) 1, 4; V; 1, 5; C) 2, 4; D) 3, 5 E) 2, 3

87. Temperatura koeffitsenti uch bo'lgan reaksiya temperaturasi $20^{\circ}C$ ga oshirilsa, uning tezligi necha marta oshadi? A) 2 B) 6 C) 3 D) 9 E) 12

88. kuyidagi muvozonatda turga sistemani unnga siljitish uchun keltirilgan omillardan qaysilarini amalga oshirish kerak?

$N_{2(g)} + O_{2(g)} = 2NO(g) - Q$

1) .Azot konsentratsiyasini kamaytirish; 2) Azot konsentratsiyasini oshirish;

3) Azot (II) oksidi konsentratsiyasini oshirish; 4) Azot (II) oksidi konsentratsiyasini kamaytirish 5) Bosimni oshirish; 6) Bosimni kamaytirish.

A) 1, 3; V; 1, 6; C) 3, 5; D) 2, 6; E) 2, 4.

89. kuyidagilarning qaysilari fizik xodisa?

1) mis idishning xavoda korayishi; 2) suvning muzlashi; 3) kislotaga asos ta'sir ettirish; 4) kummi tsement bilan aralastirish; 5) Xavoni sovutib kislorod olish;

6) metalning xavoda oksidlanishi. A) 1, 2, 3 B) 4, 5, 6 C) 2, 4, 5 D) 1, 3, 6 E) 2, 3, 6 .

90. Pyx Sulfat tuzining suvli eritmasi grafitli elektrodlar yordamida elektroliz kilinganda katod va anodda qanday moddalar ajralib chikadi?

A) Vodorod va kislarod B) Rux v a vodorod; C) Rux va oltingugurt; D) vodorod va oltingugurt; E) Rux, kislorod va vodorod.

91. kuyidagi metall oksidlaridan qaysi biri suvda eriydi? A) Al_2O_3 B) Na_2O ; C) NiO ; D) Mn_2O_3 E) HgO

92. 1,47g fosfat kislotani N_3R_04 neytrallash uchun 1,2g natriy ishkori sarflandi. Bunda qanday tuz xosil bo'lgan va uning massasi necha gramm? [$Ar(P) = 31$, $Ar(Na) = 23$]

A) Na_3PO_4 2,3 B) Na_2HPO_4 2,67 C) NaH_2PO_4 2,49 D) Na_2HPO_4 2,13 E) NaH_2PO_4 1,95.

93. Normal sharoitda 33,6 litr uglerod (II) oksidi bilan temir (III) oksidini kaytarib necha

gramm temir olish mumkin? [$Ar(Fe) = 56$] A) 28 B) 42 C) 56 D) 84 E) 112.

94. kuyidagi metall oksidlaridan qaysilari amfoter xossani namoyon etadi? 1) ZnO 2) CaO 3) NiO 4) BeO 5) CuO b) Na_2O A) 5, 6; B) 3, 4; C) 1, 2; D) 1, 4; E) 2, 6

95. xlor oksidlaridan birida kislorodiing 112 ogirlik kismiga xlorning 71 ogirlik kismi tugri keladi. Xlorning atom massasi 35,5ga teng balsa. Bu birikmaning formulasi va undagi xlorning valentligi qanday?

1) Cl_2O 1 2) Cl_2O_3 ; 3) Cl_2O_5 ; 5 4) Cl_2O_7 ; 7 5) ClO_2 ; 4 A) 5 B) 1 C) 2 D) 3 E) 4

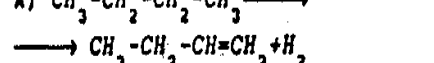
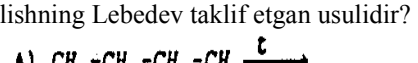
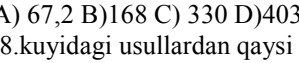
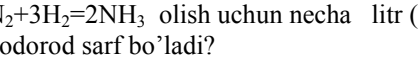
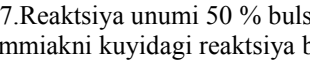
96. 1b4g sulfit kislotga kancha oltingugurt (IY) oksidga tugri keladi?

A) 2G B) 128G C) 64G D) 146G E) ZbG.

97. Reaksiya unumi 50 % balsa, 110l ammiakni kuyidagi reaksiya buyicha $N_2 + 3H_2 = 2NH_3$ olish uchun necha litr (n.sh.) vodorod sarf bo'ladi?

A) 67,2 B) 168 C) 330 D) 403,2 E) 235,2

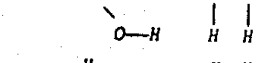
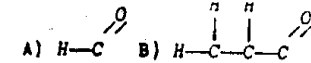
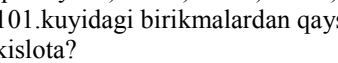
98. kuyidagi usullardan qaysi biri butadienni olishning Lebedev taklif etgan usulidir?



uglerod (IY) oksidi xosil bo'ladi? A) 17,92L V; 179,2L C) 8,96L D) 35,84L E) 89,6L.

100. 259g tuyingan bir atomli spirt degidratlanishi natijasida 196g alken xosil buldi. shu spirtning molekulyar massasi qanday? A) 32 B) 74 C) 60 D) 86 E) 46

101. kuyidagi birikmalardan qaysi biri sirka kislotaga?



102. 1mol tristearindan iborat yog namunasi gidrolizga uchraganda necha gramm stearin kislataga xosil bo'ladi. A) 85,2g B) 1mol C) 284g D) 852g E) 568g

103. 1,5 Mol α -aminokapron kislotadan necha gramm kaprolaktam xosil bo'ladi?

A) 113 B) 169,5 C) 226 D) 141 E) 197,5

104. Qaysi kator fakat kuchsiz elektrolitlardan tashkil topgan?

A) $Fe(OH)_3$, CH_3COOH , H_2CO_3 B) $NaCl$, CH_3COOH , H_2SO_4 . C) $Al(OH)_3$, KNO_3 , H_2S , NH_4Cl

D) NH_4Cl , N_2CO_3 , $Fe(NO_3)_2$, $Zn(OH)_2$ E) $Pb(OH)_2$, $HCOOH$, KNO_3 , $NaOH$

105. Kuyidagi reaksiyaning ionli tenglamasini molekulyar shaklda yozish uchun keltirilgan ion juftlarning qaysilaridan foydalanish mumkin?

$Pb^{2+} + SO_4^{2-} \rightarrow PbSO_4$ A) NO_3^- va Ba^{2+} B) SO_4^{2-} va K^+ C) OH^- va Na^+ D) PO_4^{3-} va Ba^{2+} E) NO_3^- va K^+

Kimyo 96

№15

1. Oddiy moddalar katorini kursating: 1) Cl_2 , Cl_2O_3 , HCl , KCl ; 2) O_2 , Cl_2 , R_4 , S_6

99. Massasi 10,6g bo'lgan etilbenzol (S_8N_{10}) tulik yonganda normal sharoitda necha hajm

3) H₂O, O₂, Na₂O, NO; 4) N₂, NH₃, NO₂, H₂O; 5) Cr, CrO, Cr₂O₃, CrO₃.

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

2. Fakat metall elementlaridan tashkil topgan katorni aniklang

1) Li, Mn, N, Cl; 2) Ca, S, Rb V; 3) Cu, V, Si, Zn; 4) Ag, Mg, Fe, Cr;

5) Fe, P₄, S₆, O₂ A) 1 B) 3 C) 4 D) 2 E) 5

3. Gazning molyar hajmi deb nimaga aytiladi?

1) bir xil sharoitda turli gazning teng hajmlaridagi molekular soni bir xil bo'ladi;

2) xar qanday gazning bir moli normal sharoitda 22,4 litr hajmi egallaydi;

3) reaksiya uchun olingan gazlarning xamda reaksiya natijasida xosil bo'lgan gazlarning hajmlari uzaro butun sonlar nisbati kabi bo'ladi;

4) xar qanday gazning bir mol miqdorida $6 \cdot 10^{23}$ ta molekula bo'ladi;

5) xar qanday murakkab moddaning tarkibi qaysi usul bilan olinishidan kattiy nazar bir xil bo'ladi. A) 3 B) D C) 4 D) 5 E) 2

4. Normal sharoitda kuyida keltirilgan gazlardan qaysi biri 11,2 litr hajmi egallaydi?

A) 32 g C₂N₆ B) 30 g CH₄ C) 20 g SO₃, D) 17 g H₂S E) 7g N₂

5. Tarkibida azotning massa ulushi 63,63%, kislorodiiki esa 36,37% bo'lgan azot oksidining formulasini kursating. 1) N₂O; 2) N₂O₃ 3) N₂O₅ 4) NO; 5) N₂O.

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

b. 12 g biror modda yonishi natijasida 13,44 l uglerod(IV) oksidi va 14,4 g suv xosil buldi.

Moddani formulasi qanday? A) C₂H₅OH

B) C₃H₇OH C) CH₃COOH

D) C₄H₈ E) C₃H₆

7. Element atomini energetik pogonasi "f" pogonachasida eng kupi bilan nechta elektron bo'ladi? A) 6 B) 14 C) 2 D) 10 E) 1.8

8. kuyidagi elektron formulalardan qaysi biri mis atomiga tegishli? Misning tartib nomeri 29

A) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2$ B)

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^9 4s^1$ C)

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^6 4s^2$ D)

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^1$ E) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^1$

9. kuyidagi asosli oksidlardan qaysilari suv bilan bevosita reaksiyaga kirishadi?

1) K₂O; 2) Al₂O₃; 3) CuO; 4) Na₂O; 5) Li₂O;

6) CrO; 7) ZnO; 8) NiO.

A) 1,2,3 B) 4,5,6 C) 1,4,5 D) 6,7,8 E) 2,3,8

(96-15-10). Vodorod elementining nechta izotopi mavjud? A) 3 B) 5 C) 2 D) 4 E) 1

11. Keltirilgan birikmalarning qaysi bmrda azot atomining oksidlanish darajasi beshga teng? A) NH₃; B) N₃H₄ C) KNO₃ D) NH₄NO₂ E) (NH₂)₂CO.

12. Xlor uz birikmalarida uzgaruvchan 1, 3, 5, 7 valentlikni namoyon etadi. Buni qanday tushuntirish mumkin?

A) xlorning tashki va tashkaridan oldingi pogonasida yettita juftlashgan (kush)elektroni bo'lganligi bilan

B) xlor tartib nomeri un yettinchi element bo'lganligi bilan

C) xlorning tashki energetik pogonasida yettita elektroni borligi va ulardan fakat bittasi erkin xolla juftlashmaganligi, lekin tashkaridan ta'sir etilganda, juft elektronlarning bush bo'lgan pogonachalarga utishi bilan

D) xlor atomining tashki energetik pogonasida yettita elektroni borligi bilan

E) xlor davriy sistenada yettinchi guruxda joylashganligi bilan

13. Keltirilgan birikmalarning qaysi birida kovalent kutbli bog kuchli ifodalangan?

A) SO B) H₂O C) NH₃ D) NO E) Cl₂O₃

14. Keltirilgan birikmalarning qaysi birida atomlar uzaro donop-aktseptor bog orkali boglangan? A) N₂O B) Mg(OH)₂ C) C₂H₆

D) [Cu(NH₃)₄]Cl₂ E) KAl(SO₄)₂

15. Kuyidagi molekularlarning qaysilarida π-boglanish mavjud? 1) SO₂ 2) C₂N₆ 3) C₂N₄ 4) CH₄ 5) NH₃ 6) H₂S. A) 1,3 B) 1,2 C) 2,3 D) 4,5 E) 4,6

16. Oson suyuqlanuvchan va uchuvchan moddalar qanday kristall panjarali bo'ladi?

1) ionli; 2) atomli; 3) molekularli; 4) metall. A) 1 B) 2 C) 1,4 D) 4 E) 3

17. Olmosning kristall panjarasi qanday tuzilishga ega?

A) kvadrat B) kubsimon C) tugri turtburchakli D) tetraedr E) piramida

17. Olmosning kristall panjarasi qanday tuzilishga ega?

A) kvadrat B) kubsimon C) tugri

turtburchakli D) tetraedr E) piramida

18. Sulfat kislotaning 30% li 100 ml eritmasiga (zichligi 1,223 g/sm³) 200 ml suv kushildi.

xosil bo'lgan eritmadagi H₂SO₄ ning massa ulushini aniklang.

A) 9% B) 11,4% C) 10% D) 14% E) 20%

19. Kuyidagi reaksiya qaysi reaksiyalar sinfiga kiradi? H₂SO₄

+ 2NaOH = Na₂SO₄ + 2H₂O

A) oksidlanish-kaytarilish B) birikish C) parchalanish D) neytrallanish E) urin olish

20. Biror metallning 11 grammi Cuyultirilgan Sulfat kislotada erib metall(II) Sulfat tuzini va 4,48 l vodorodii xosil kildi. Bu qanday metall?

1) Ar (Ca)=40; 2) Ar (Mg)=24. A) 2

B) 5 C) 3 D) 4 E) 1

21. Agar oltingugurt(IV) oksid kontseitratsiyasi turt marta oshirilsa kuyidagi

2SO₂ + O₂ = 2SO₃ reaksiya tezligi necha marta ortadi? A) 4 B) 8 C) 12 D) 32 E) 16

24. Metallni uning oksididan alyuminiy bilan kaytarib olishga qanday usul deyiladi?

1) gidrometallurgiya; 2) karbotermiya; 3) alyuminotermiya; 4) elektrometallurgiya.

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

25. Ikki tonna temir(III) oksididan necha tonna toza temir olish mumkin?

A) 1,4 B) 6,7 C) 1 D) 2,8 E) 2,1

22. kuyidagi sistemani 2SO + O₂ = 2SO₂ bosimi 3 marta oshirilsa, reaksiya tezligi necha marta ortadi? A) 3 B) 24 C) 27 D) 6 E) 9

23. kuyidagi muvozanatda turgan sistemada uglerod(II) oksidini unumini oshirish uchun

nima kilish kerak? CO₂ + N₂ = CO + H₂O(g)

1) vodorod kontsentratsiyasini oshirish; 2)

vodorod kontsentratsiyasini kamaytirish;

3) bosimni oshirish; 4) bosimni kamaytirish;

5) SO₂ kontsentratsiyasini oshirish;

6) SO₂ kontsentratsiyasini kamaytirish; 7)

SO kontsentratsiyasini oshirish;

8) SO kontsentratsiyasini kamaytirish A)

1,2,3 B) 1,5,8 C) 4,5,6 D) 6,7,8 E) 2,4,7

26. Mis nitrat tuzining suvli eritmasidan 2 soat davomida kuchi 5A bo'lgan uzgarmas tok

utkazildi. Bunda katodda qanday modda va kancha miqdorda axralib chikdi?

A) Cu, 32 G B) N, 1 G C) H, 0,5 G D) Cu, 11.9 G E) O, 8 G

27. Cuyultirilgan Sulfat kislotada rux erishi natijasida 33,6 l vodorod ajralib chikkan balsa

necha gramm rux reaksiyaga kirishgan?

[Ar(Zn)=65,37]

A) 65,37 G B) 130,74 G C) 98 g D) 49 G

E) 32,7 g

28. 15 g magniy kotishmasi mul miqdor

Cuyultirilgan Sulfat kislotada eritilganda 10 l vodorod (n.sh. da) ajralib chikdi. Bu

kotishmada necha protsent erimaydigan kushimcha bullan? A) 25 B) 14 C) 72 D)

35 E) 21

29. kuyidagi metall oksilaridan qaysilari asosli xossaga ega?

1) Mp₂O₇ 2) MgO; 3) Cr₂O₃ 4) MpO₃. 5)

Na₂O; 6) FeO; 7) BeO; 8) ZnO.

A) 1,2,3 B) 4,7,8 C) 4,5,7 D) 2,5,6 E) 1,3,6

30. Tarkibida 15,2 g temir(II) Sulfat bo'lgan eritmaga 2 g magniy kipiklari solindi. Bunda

kancha temir axralib chikdi? [Ar(Fe)=56, Ar (Md)=24]

A) 2,67g B) 5,6 g C) 2,8 g D) 9,34 g

E) 4,67 g

31. kuyidagi uzgarishlarni amalga oshirishga imkon beradigan katorni aniklang.

Fe → FeSO₄ → Fe(OH)₂ → Fe(OH)₃ → FeCl₃

A) H₂SO₄, KOH, O₂ B) SusO₄, NaOH,

H₂O + O₂, HCl C) ZnSO₄, NaOH, H₂O, Cl₂

D) SusO₄, KOH, KOH, Cl₂ E) H₂SO₄.

Ca(OH)₂, O₂, HCl

32. Kuyidagi oksidlardan qaysilari kislotali oksid?

1) SO; 2) Na₂O; 3) HCl. 4) PO; 5) CrO₃; 6)

MpO; 7) NO₂; 8) NiO; 9) Al₂O₃

A) 1,2,3 B) 4,5,6 C) 7,8,9 D) 3,5,7 E) 2,4,6

33. Davriy sistemaning VII gurux elementlari eng yuqori oksidlanish darajasiga ega

bo'lganda qanday oksid xossasini namoyon etadi?

- A) bekor B) amfoter C) kislotali D) asosli E) bekor va kislotali
34. Cuyultirilgan nitrat kislotasi kuyidagi moddalarning qaysilari bilan reaksiyaga kirishadi? 1) NaOH; 2) H₂SO₄ 4) ZnO; 3) Fe(NO₃)₂ 5) Ca(NO₃)₂, b) NO₂ 7) ZnCO₃ 8) Pt
- A) 1,4,7 B) 1,2,3 C) 4,5,6 D) 6,7,8 E) 2,5,8
35. Cuyultirilgan Sulfat kislotada pyx eritilganda 5,6 l vodorod chikdi. Ergan ruxning massasini aniklang. [Ar(Zn)=65,4]
- A) 65,4 G B) 32,7 G C) 49 G D) 8,2 G E) 16,35 G
36. 10 g uglerod(II) oksidi va uglerod(IV) oksidi aralashmasi tulix yonishi natijasida 13,2 g uglerod(IV) oksidi xosil bo'lgan. Aralashmadagi uglerod(II) oksidining massa ulushini aniklang. A) 44% B) 56% C) 28% D) 22% E) 50%
37. VI gurux metalmaslari vodorodli birikmalarida qanday oksidlanish darajani namoyon etadi? A)-6 B)+6 C)+2 D)-2 E)+4
38. Laboratoriyada vodorod sulfid qanday olinadi?
- A) vodorodga oltingugurt ta'sir ettirib B) sulfidlarni termik parchalab C) sulfidlarga kuchli kisltalar ta'sir ettirib D) kislotalarga oltingugurt ta'sir ettirib E) oltingugurt oksidlarini vodorod bilan kaytarib
39. Normal tuz xosil bulishi uchun tarkibida 28 g kaliy gidroksid bo'lgan tarkibida eritmaga necha mol vodorod sulfid yutilishi kerak?
- A) 1 B) 2 C) 0,5 D) 0,4 E) 0,25
40. 6,8 g ammiakdan ammoniy Sulfat olish uchun 60% li Sulfat kislotasi eritmasidan qanday miqdori kerak bo'ladi? A) 32,66 g B) 19,6 g C) 65,32 G D) 39,2 G E) 52,26 G
41. Organik birikmalarda uglerodning valentligi nechaga teng? A) 2 B) 3 C) 5 D) 4 E) 1
42. Sirka kislotasida nechta σ-va nechta π-bog bor? A) 8 ta σ, π yuk B) 7 ta σ va 1 ta π

- C) 6 ta σ va 1 ta π D) 5 ta σ va 2 ta π E) 6 ta σ va 2 ta π
43. Sirka kislotasida xar bir kimyoviy bog qaysi element atomiga siljigan?
- A) uglerod-vodorod, uglerod-kislorod boglarda uglerod atomiga
B) kislorod-vodorod, kislorod-uglerod boglarda kislorod atomiga, kolgan boglarda vodorod atomiga
C) uglerod-uglerod bogda kislorod bilan borlangan uglerod atomiga, uglerod-vodorod bogda uglerod atomiga, kislorod-uglerod, kislorod-vodorod boglarda kislorod atomiga
D) kislorod-vodorod, kislorod-uglerod boglarda kislorod atomiga, uglerod-uglerod bogda kislorod bilan boglangan uglerod atomiga sil-jigan bo'ladi
E) uglerod-vodorod boglarda uglerod atomiga, uglerod-- kislorod boglarida xam uglerod atomiga
44. kuyidagi tuyingan uglevodorod qanday nomlanadi?
-
- A) 1,2-dimetil-3,4,5-trietil oktan B) 2,5,6-trietil-3,7,-dimetiloktan
C) dimetiltrietiloktan D) trimetildietilnonan E) 2,6,7-trimetil- 3,4-dietilnonan
45. C₅N₁₀ molekulyar formu laga turli tsikloparafinlardan kanchasi tugri keladi?
- A) 2 B) 4 C) b D) 3 E) 5
46. 5,6 g tsiklobutan tulix yonishi uchun necha litr (n.sh.) kislorod sarf bo'ladi?
- A) 2,24 B) 22,4 C) 13,44 D) 89,6 E) 8,96
47. Kuyidagi tuyinmagan uglevodorod qanday nomlanadi?
-
- A) 2,3,7- trimetil-5, b -dietilokten- 3 B) 2,6,7-trimetil - 3, 4- dietilokten- 3

- C) 2,6,7 -trimetil - 3,4 -dietilokten—5 D) trimetildietilokten
- E) 2,3,7 —trimetildietilokten
48. Massasi 8,4 g bo'lgan tsiklogeksanni degidrogenlanishdan olingan benzol bromlandi. Bunda 40 g geksabromtsiklogeksan xosil buldi. Reaksiya maxCulotining unumini aniklang. A)50% B) 60,5% C)68,5% D)72,8% E) 80,1%
49. 15,5 g ikki atomli spirtan natriy normal sharoitda 5,6 l vodorodii sikib chikarsa, spirtning molekulyar massasi nechaga teng. A) 88 B) 75 C) 62 D) 114 E) 101
50. 50. Biror bir atomli spirt tulix yonishi natijasida 4,48 litr uglerod(IV) oksidi va 5,4 gramm Cu v xosil bo'lgan. Spirtning formulasi qanday?
- A) C₂H₅OH B) C₃H₇OH C) CH₃OH D) C₄N₉OH E) C₅H₁₁OH
51. kuyidagi reaksiyalardan qaysi biri Kucherov reaksiyasi?
- A) $CH_2=CH_2 + H_2O \rightarrow CH_3-CH_2OH$
B) $HCOOH \xrightarrow{H_2SO_4} CO + H_2O$
C) $2CH_3-CH_2OH + O_2 \rightarrow 2CH_3-COOH$
D) $CH_3-C(=O)-OH + H-O-CH_2-R \rightarrow CH_3-C(=O)-O-CH_2-R + H_2O$
E) $CH=CH + H_2O \rightarrow CH_3-CH_2-OH$
52. Eterifikatsiya reaksiyasi qaysi?
- A) $2CH_4 \rightarrow CH_3-CH_3 + N_2$
B) $CH_3-CH_2-OH + CH_3COOH \rightarrow CH_3-CH_2-O-CO-CH_3 + H_2O$
C) $CH_3COOH + 2O_2 \rightarrow 2CO_2 + 2H_2O$ D) $C_6H_6 + HNO_3 \rightarrow C_6H_5NO_2 + H_2O$
E) $C_6H_5NO_2 + 3H_2 \rightarrow C_6H_5NH_2 + 2H_2O$
53. Formulalari 1) K₂S, 2) NO₂, 3) NaNO₃ 4) NH₃, 5) MgO. 6) H₂SO₃ bo'lgan moddalaran kuyicilari fakat kaytaruvchi xossasini namoyon etadi?
- A) 2 va 5 B) 3 va b C) 1 va b D) 2 va 3 E) 1 va 4

54. kuyidagi jarayonlarning qaysilari kaytarilish jarayoni?
- 1) $Mn^{+7} \rightarrow Mn^{+2}$; 2) $S^{+4} \rightarrow S^{+6}$; 3) $Mn^{+4} \rightarrow Mn^{+7}$; 4) $S^{+4} \rightarrow C^{+2}$
- A) 1 va 4 B) 2 va 3 C) 1 va 2 D) 3 va 4 E) 1 va 3
55. Keltirilgan reaksiyalardan qaysi biri oksidlanish — kaytarilish reaksiyasi?
- A) $SO_3 + H_2O = H_2SO_4$. B) $CaCO_3 = CaO + CO_2$
C) $AgNO_3 + NaCl = AgCl + NaNO_3$
D) $KClO_3 = KCl + KClO_4$. E) $2HCl + Fe(OH)_2 = FeCl_2 + 2H_2O$
56. kuyidagi oksidlanish — kaytarilish reaksiyasida ishtirok etayotgan barcha molekular soni nechta?
- $K_2Cr_2O_7 + KI + H_2SO_4 \rightarrow I_2 + Cr_2(SO_4)_3 + K_2SO_4 + H_2O$
57. Formulalari 1) NaCl, 2) Ca(NO₃)₂, 3) CH₃COONa, 4) Li₂SO₄, 5) CrSO₄ bo'lgan tuzlarning qaysilari gidrolizga uchraydi?
- A) 1 va 3 B) 2 va 4 C) 3 va 4 D) 4 va 5 E) 3 va 5
58. Formulalari: 1) Na₂SO₄ 2) Al₂S₃ 3) Na₂CO₃ 4) CH₃COOH 5) K₂SO₄, 6) KNO₃ bo'lgan tuzlar gidrolizga uchraganda qaysi birida ishkoriy muxit bo'ladi?
- A) 1 va 4 B) 3,5 C) 2, 6 D) 2,3 E) 1 va 5
59. Kaliy karbonat tuzining suvli eritmasi temir(II) Sulfat tuzining suvli eritmasi bilan aralashirilganda qanday moddalar xosil bo'ladi?
- A) K₂SO₄ va FeCO₃, B) K₂SO₄ va Fe₂(CO₃)₃, C) Fe(OH)₂ va SO₂
D) Fe(OH)₃ va K₂SO₄, E) FeCO₃ va Fe(OH)₂
60. Alyuminiy gidroksid qaysi moddalar bilan reaksiyaga kirishadi?
1. Na₂CO₃ 2. KOH 3. Cu(OH)₂ 4. HNO₃ 5. H₂O
61. Qaysi birikmada azotning oksidlanish darajasi eng yuqori va eng past kiymatlarga ega bo'ladi? A) ammoniy Sulfat B) ammoniy nitrit C) ammoniy nitrat D) mochevina E) kalsiy nitrat
62. Moy kislotasi 163° da kaynaydi. Uning izomeri bo'lgan etilatsetat 77° S. da kaynaydi? Buning sababi nima? A) moy kislotaning

molekulasida kovalent boglar soni kam bo'lgani uchun B) moy kislotaning molekulari orasida vodorod boglari borligi uchun

C) moy kislotaning molekulari ionlarga parchalangani uchun

D) etilatsetat molekulari orasida vodorod boglari borligi uchun

E) etilatsetat molekularida kutbli kovalent boglar kamligi uchun

63. Fosforning qaysi birikmasi suv bilan reaksiyaga kirishib gidrolizga uchraydi?

A) PH_3 B) Ca_3R_2 C) P_2O_3 D) P_2O_5 E) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$

64. Qanday reaksiya natijasida sirka aldegid xosil bo'ladi?

A) Zinin reaksiyasi B) Vyurts reaksiyasi

65. Kislorod atomining tarkibida nechta s- va p-elektronlar bor? [$Z(0)=8$]

A) 2 ta s va 4 ta r B) 4 ta s va 4 ta r C) 2 ta s va b ta r D) 2 ta s va 8 ta r E) b ta s va 2 ta r

66. Fosforning davriy jadvaldagi tartib nomeri 15. Uning atom-ini tashki elektron kobigida nechta elektron bor? A) 1 B) 2 C) 3 D) 4 E) 5

67. Izotoplarning qanday kattaliklari bir xil bo'ladi?

1) protonlar soni 2) neytronlar soni 3) elektronlar soni 4) yadro zaryadlari

5) atomlarining massa soni A) 1,2,3 B) 3,4,5 C) 1,3,4 D) 1,3,5 E) 2,4,5

68. $^{55}_{25}\text{Mn}$ va $^{56}_{26}\text{Fe}$ izotoplarining atomlarini yadrolarida nechtdan neytron bor?

A) 25 va 26 B) 55 va 56 C) 30 va 31 D) 30 va 30 E) 31 va 30

69. Qaysi molekularlarda atomlar uzaro kutbli kovalent boglar vositasida birikadi?

1) H_2O 2) N_2 3) HCl 4) KBr 5) NH_3 6) F_2

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

70. kuyidagi xususiyatlardan qaysi biri kutbsiz kovalent boglanishli birikmalarga xos?

A) yuqori temperaturalarda kaynaydi B) past temperaturalarda kaynaydi C) yuqori temperaturalarda suyuqlanadi D) elektr utkazuvchanligi yaxshi E) suvda yaxshi eriydi

71. Azot molekulasida atomlar necha juft elektronlar vositasida birikadi?

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

72. kuyidagi birikmalarning qaysi birida azotning oksidlanish daraxasi -3 va +3 ga teng? A) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ B) $(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$ C) NH_2CONH_2 D) NH_4NO_3 E) NH_4NO_2

73. 89,2 g suvda 10,8 g azot (B) oksidi eritilsa xosil bo'lgan eritmadagi nitrat kislotaning massa ulushi necha protsentga teng bo'ladi?

A) 12,6 B) 10,8 C) 6,3 D) 5,4 E) 13,4

74. 10 g 17%- li ammiak eritmasini tayorlash uchun n. sh. da ulchan— litr ammiak gazi kerak? A) 0,56 B) 1,12 C) 1,68 D) 2,24 E) 3,36

75. Keltirilgan moddalardan qaysilarining molekulari uzaro vodorod boglanish bilan birika oladi? 1) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ 2) H_2O 3) PH_3 4) CH_3COOH

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

76. Kolloid eritmalar chin eritmalaridan qanday xususiyati bilan fark kiladi?

A) loykaligi bilan; B) nur tushirilganda yorut konus xosil kilishi bilan; C) elektrolit eritmalaridan elektr utkazuvchanligi bilan; D) issiklik utkazuvchanligi bilan; E) filtr kogozdan utmasligi bilan.

77. Kremniy (IV) oksidi kuyidagi moddalarning qaysilari bilan reaksiyaga kirishadi?

1) H_2SO_4 2) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 3) NaOH 4) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ 5) HF A) 1 va 3 B) 2,3 C) 2 va 4 D) 1,5 E) 3,5

78. qaysi karbon kislotasi "kumush kuzgu" reaksiyasiga kirishadi?

A) sirka kislotasi B) moy kislotasi C) propion kislotasi D) chumoli kislotasi B) kapron kislotasi

79. Tarkibida mis kushimchasi bo'lgan 10 g oltin kukuniga kontsentrlangan Sulfat kislotasi kushib kizdirildi. Bunda n. sh. da ulchangan 112 ml gaz ajralib chikdi. Reaksiya natijasida qanday gaz chikkan va kukundagi misning massa ulushi necha protsentni tashkil kiladi?

[Ar(Cu)=64; Ar(C)=32] A) N_2 ; 6,4 B) H_2S ; 12,8 C) SO_2 ; 3,2 D) N_2 ; 3,2 E) SO_2 ; 6,4

80. Kaliy nitratning massa ulushi 10,1% bo'lgan 200 g eritmasi avval buglatildi. Cunga ajralib chikkan tuz kattik kizdirildi. Kizdirishdan keyin necha gramm kattik modda kolgan. [Ar(K)=39; Ar(N)=14] A) 17,0 B) 20,2 C) 10,1 D) 8,5 B) 12,7

81. Tarkibida π -bog tutgan ochik, zanjirli organik birikmalar qanday reaksiyalarga oson kirishadilar? 1) birikish 2) Barts reaksiyasi 3) polimerlanish 4) oksidlanish

5) etefikatsiya 6) degidratatsiya A) 1,3,4 B) 2,4,6 C) 1,3,5 D) 2,3,6 E) 4,5,6

82. Agar tashki ta'sir bulmasa qanday dispers sistemalar barkaror bo'ladi, ya'ni eskimaydi? 1) chin eritmalar 2) Suspensiyalar 3) emulsiyalar 4) kolloid eritmalar

A) 1 va 4 B) fakat 1 C) 2 va 3 D) fakat 4 E) 3 va 4

83. Fosfor (B)-oksidni sovuk suvda eritilganda qanday modda xosil bo'ladi?

A) H_3PO_4 B) H_3PO_2 C) $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$ C) H_3PO_3 E) HPO_3

84. Karborund tarkibiga uglerod bilan yana qanday kimyoviy element kiradi?

A) Al B) Si C) O D) Ca E) F

85. Sirka aldegid qanday kimyoviy reaksiyalarga kirishadi? 1) birikish 2) gidroliz 3) oksidlanish 4) "kumush kuzgu" 5) almashinish A) 1,2,3 B) 2,3,4 C) 3,4,5 D) 1,3,4 E) 1,3,5

86. Sintetik polimerlarni qanday reaksiyalar yordamida olish mumkin?

1) neytrallanish 2) Kucherov reaksiyasi 3) polimerlanish 4) Zinin reaksiyasi 5) polikondensatlanish 6) oksidlanish A) 1,2 B) 3,4 C) 3,5 D) 2,6 E) 1,4

87. Necha gramm geliydagi molekular soni 4,5 gramm suvdagi molekular soniga teng bo'ladi? A) 4 B) 3 C) 2 D) 1 E) 0,5

88. Xrom elementining davriy jadvaldagi tartib nomeri 24. Uning atomining tashki kobigidagi tok elektronlar soni nechta? A) 4 B) 5 C) b D) 3 E) 2

89. $^{88}_{38}\text{Sr}$ izotopi atomining yadrosini necha foizi neytronlardan iborat?

A) 46,2 B) 56,8 C) 28,4 D) 71,6 E) 50,0

90. Agar reaksiyaning unumi 100% bulsa 390 g benzoldan necha gramm nitrobenzol olish mumkin? A) 415 B) 595 C) 695 D) 655 E) 615

91. Oltin suvda erimaydi. Lekin uning zarrachalarining ulchami 50 nm bo'lgan suvdagi eritmasini xosil kilish mumkin. Ushbu eritma qaysi turga kiradi?

A) chin eritma B) Suspensiya C) kolloid eritma D) emulsiya E) dagal dispers sistema

92. natriy xlorid suyuqlanmasi elektroliz kilinganda 560 litr (n. sh.) xlor ajralib chikgan bulsa necha kilogramm natriy olingan? A) 0,95 B) 1,15 C) 1,25 D) 1,35 E) 1,50

93. Natriy silikat eritmasiga qaysi moddaning eritmasini kushilsa chukma xosil bo'ladi? A) KCl B) NaOH C) H_2SO_4 D) KNO_3 E) Na_2SO_4

94. Sulfat usuli bilan 5 mol ortofosfat kislotasi olish uchun necha mol Sulfat kislotasi kerak?

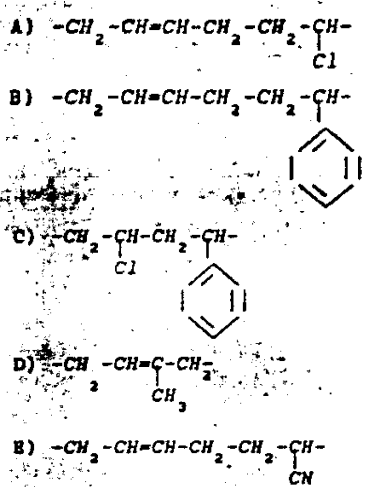
A) 2,5 B) 5,0 C) 7,5 D) 10,0 E) 12,5

95. kuyidagi moddalardan qaysi biri oksidlanganda propion aldegid xosil bo'ladi? A) CH_3OH B) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ C) $\text{CH}_3\text{-CH}(\text{OH})\text{-CH}_3$ D) $\text{CN}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ E) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$

96. 1 mol saxaroza gidrolizlanishdan xosil bo'lgan max Culotlar bilan necha gramm kumush oksidini kaytarish mumkin? [$\text{Mg}(\text{Ag}_2\text{O})=232$] A) 116 B) 232 C) 58 D) 11,6 E) 11,6

97. 22,6 g kaprolaktamga suv biriktirilganda 21 g α -aminokapron kislotasi xosil bo'lgan. Ushbu reaksiyaning unumini (% larda) xisoblang. A) 100 B) 95 C) 90 D) 85 E) 80

98. Butadienstiroil kauchukning formulasini kersating:



99. Vismut $^{209}_{83}Bi$ izotopi atomining yadrosining tarkibini necha foizini protonlar tashkil etadi? A) 30,7 B) 35,2 C) 39,7 D) 45,2 B) 49,7
100. Ikki va undan ortik tarkibiy kislmlardan iborat kuyidagi jismlardan qaysi biri bekor bo'ladi, ya'ni u3-uzidan eskiradi? A) kumush yodining kolloid eritmasi B) osh tuzining suvdagi eritmasi C) Sulfat anhidridiing Sulfat kislotadagi eritmasi D) kaliy xlorid va kaliy nitratlarning birgalikdagi suvli eritmasi B) yodning spirtidagi eritmasi
101. 0,5 mol fosfor (III)-oksidii fosfor (B)-oksidga aylantirish uchun n. sh. da ulchangan necha litr kislorod kerak? A) 44,8 B) 33,6 C) 22,4 D) 11,2 E) 5,6
102. kuyidagi moddalarning qaysilaridan uglerod (IV)-oksid olish mumkin? 1) bur 2) marmar 3) oxaktosh 4) gips 5) apatit A) 1,3,5. B) 1,2,3 C) 2,3,4 D) 2,4,5 E) D,4,5
103. kuyidagi birikmalardan qaysi biri urin olish reaksiyalariga eng oson kirishadi? A) butan B) benzol C) toluol D) tsiklogeksan B) etilen
104. 3min reaksiyasi bilan 1 mol anilin olish uchun necha gramm ammoniy sulfid kerak? A) 68 B) 202 D) 204 E) 272

105. Polietilenning polimerlanish darajasi 1000 balsa molekulyar massasi nechaga teng bo'ladi? A) 14000 B) 16000 C) 18000 D) 20000 E) 28000
106. kuyidagi birikmalarning qaysilarida uglerodii valentligi oksidlanish darajasiga (+4 ga) teng bo'ladi? 1) SO_2 2) CN_4 3) C_2N_6 4) $NaHCO_3$ 5) K_2CO_3 6) $HCOOH$ A) 2,3,5 B) 1,4,6 C) 2,4,5 D) 2,4,6 E) 2,3,6
107. Ortofosfat kislotasidagi fosforning massa ulushi (% larda) nechaga teng? $[Ag(R)=31]$ A) 15,8 B) 31,6 C) 47,4 D) 38,7 E) 19,3
108. Zichligi 1,1 g/sm bo'lgan 20%-li xlorid kislotasi eritmasining necha litrida 3 mol vodorod xlorid bor? A) 2,0 B) 1,5 C) 1,0 D) 0,5 E) 0,3
109. Odam va xayvonlarning tanasiga mustaxkamlik (kattiklik) beruvchi moddalar qanday elementlardan tarkib topgan? A) C.O.Ca B) P.O.Ca C) C.H.P D) Ca,H,O E) C.H.O
110. Saxarozaning bir dona molekulasining massasi necha grammga teng? $C_{12}H_{22}O_{11}$ A) $0,57 \cdot 10^{-21}$ B) $1,14 \cdot 10^{-21}$ C) $0,57 \cdot 10^{-22}$ D) $1,14 \cdot 10^{-22}$ E) $0,57 \cdot 10^{-23}$
111. Teng hajmdagi geli bilan kislorod aralashmasining xavoga nisbatan zichligini toping. A) 0,31 B) 0,62 C) 0,93 D) 1,24 E) 1,55
112. Davriy jadvaldagi VA guruxchasidagi elementlarning E_2O_3 asosli xossalari element tartib nomerining ortishi bilan: A) kuchayadi B) susayadi C) avval susayadi, so'ngra kuchayadi D) avval kuchayadi, so'ngra susayadi
113. kuyidagi yadro reaksiyasida $^{27}_{13}Al + ^1_0n \rightarrow ^{24}_{11}Na + \dots$ qanday zarracha ajralib chikadi? A) α B) β C) 1_1H D) 1_0n E) β^+
114. Tartib nomeri 34 bo'lgan selen elementning Se ionining elektron formulasini toping. A) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^4$ B) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10}$ C) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^8$

- D) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4 4s^2 3d^{10} 4p^6$ E) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10}$
115. Metilatsetilen (pripin) molekulasidagi uglerod atomlarining elektronlari qanday gibridlangan xolatda bo'ladi? A) xamma S-atomida sp -gibridlangan B) xamma S-atomida sp^2 gibridlangan C) xamma S-atomida sp^3 gibridlangan D) 2ga atomda $3p$ -, va bittasida sp^2 -gibridlangan E) 2ta atomda sp -, va bittasida sp^3 -gibridlangan
116. Ammiak xosil bulishini 64 marta tezlatish uchun $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$ sistemada vodorod kontsentratsiyasini necha marta oshirish kerak? A) b B) 4 C) 2 D) 5 E) 3
117. Kursatilgan kislotalardan qaysilarining tuzlari albatta gidrolizga uchraydi? 1. HCl 2. HClO 3. HNO₃ . 4. HNO₂ 5. H₂SO₄ 6. H₂S 7. HClO₄ 8. CH₃COOH A) 1,3,5,7 B) 2,4,6,8 C) 1,2,3,4 D) 5,6,7,8 E) 1,2,7,8
118. Izopren molekulasida qanday kimyoviy boglar bor? A) 8ra σ va 2ta π B) 10ta σ va 2ta π C) 12ta σ va 2ta π D) 9ga σ va Zta π E) 6t a σ va 3 π
119. "kuruk muz" (kattik uglerod (IV)- oksid) qanday kristal panjaraga ega? A) atomli B) ionli C) molekulyar D) metallE) xam atomli, xam ionli
120. Mis qaysi metallarni ularning tuzlari eritmasida sikib chikarishi mumkin? A) Zn,Pb B) Pb,Sn C) Sn,Hg D) Ng, Ag E) Ag, Hg
121. Dispersion muxiti gaz bo'lgan dispers sistemalarini kursating. 1. tuman 2. kupik Z.tutun 4. emulsiya 5. dixlofos aerzoli b. penoplast A) 1,3,5 B) 2,4,6 C) 1,2,3 D) 4,5,6 E) 1,5,6
122. 28 g kaliy gidroksidini olish uchun necha gramm kaliy xloridining suvdagi eritmasi elektroliz kilinishi kerak? $[Mg(KOH)=56, Mg(KCl)=74,5]$ A) 74,5 B) 149 C) 223,50 D) 18,62 E) 37,25

123. Kobalt (II) -xloridiiing massa ulushi 15% bo'lgan eritmasini tayyorlash uchun 476 g $SOCl_2 \cdot 6H_2O$ kristallgidrat necha gramm suvda eritilishi kerak? $Mg(SOCl_2)=130, Mr(SOCl_2 \cdot 6N_2O)=238$ A) 628 B) 958 C) 727 D) 1257 E) 1558
124. Kuchsiz elektrolitlar katorini kursating. A) $NH_4OH, H_2O, H_2SO_3, HCN$ B) $CH_3COOH, CH_3COONa, Mg(OH)_2, NH_4OH$ C) $NaOH, NaCl, Na_2SO_4, H_2SO_4$ D) $KOH, Ca(OH)_2, Cu(OH)_2, Fe(OH)_3$ E) $H_2S, H_2SO_3, H_2SO_4, H_2C_2O_3$
125. xam kislotasi, xam ishqorlar bilan reaksiyaga kirishuvchi oksidlar katorini kursating. A) MgO, CaO, CuO, HgO B) $Na_2O, K_2O, Al_2O_3, Fe_2O_3$ C) BeO, ZnO, Al_2O_3, Hg_2O_3 D) H_2O, NO, N_2O_3, NO_2 E) SO, CO_2, SO_2, SO_3
126. kuyidagi moddalarning qaysilari yordamida ammoniy ionini aniklash mumkin? 1) NaOH 2. NaCl Z. Ca(OH)₂ 4. H₂SO₄ 5. Ba(OH)₂ A) 1,2,3 B) 1,3,5 C) 3,4,5 D) 2,3,4 E) 2,4,5
127. $FeSO_4 + K_2Cr_2O_7 + H_2SO_4 \rightarrow Fe_2(SO_4)_3 + Cr_2(SO_4)_3$ reaksiya tenglamasining chap tomonidagi koeffitsientlar yigindisi nechaga teng? A) b B) 9 C) 11 D) 12 E) 14
128. kuyidagi kislotalarning dissotsilanishi darajasi qanday tartibda ortib boradi? A) HClO.HClO₂.HClO₃.HClO₄. B) HClO₄.HClO₃.HClO₂.HClO C) HClO, HClO₃, HClO₂,HClO₄ D)HClO₂.,HClO₄. HClO . HClO₃, E) HClO₄, HClO₂, HClO₃, HClO₃
129. Oltingugurtning kuyidagi birikmalaridan qaysilari fakat kaytaruvchilik xossalari namoyon kiladi? 1. S 2. Na₂S 3. K₂SO₃. 4. CaSO₄ 5. H₂S. 6. H₂SO₄ A) 1.2 B) 3,4 C) 5,6 D) 2.5 E) 1,3
130. Reaksiya unumi 100% balsa 1 tonna Sulfat kislotasi ishlab chikarish uchun necha kilogramm pirit kerak bo'ladi? $[Mr(FeC_2)=120]$ A) 1224 B) 918 C) 612 D) 306 E) 459

131. Kimiyoviy muvozanatda turgan NO_2 bilan N_2O_4 aralashmasini rangsizlanishi uchun nima qilish kerak? 1. bosimni oshirish 2. bosimni kamaytirish 3. temperaturani kutarish 4. temperaturani kamaytirish 5. katalizator kushish
A) 1,3 B) 1,4 C) 1,5 D) 2,3 E) 2,4

132. Qanday birikmaga xlorid kislotasi kushilganda xavoda u3-uzidan yonib ketadigan gaz aralib chikadi? A) Mg_2Si B) CaCO_3 C) Na_2SO_3 D) MnO_2 E) FeS

133. Uglardiing qaysi birikmalari organik moddalarga kirmaydi?

A) uglerod (II) oksid, atsetilen, potash, benzol, fenol

B) karbonat anhidrid, natriy gidrokarbonat, kalsiy karbonat, uglerod (.II) oksid, karbonat kislotasi C) etanol, formaldegid, sirka kislotasi, yog, shakar

D) soda, sirka kislotasi, kalsiy karbid, karbonat anhidrid, uglerod(II) oksid

E) alyuminiy karbid, fenol, geksaxlorbenzol, nitroglitserin, karborund

134. Reaksiyaning unumi 50% bulsa 156 g benzoldan AlCl_3 katalizator ishtirokida necha gramm geksaxlorbenzol olish mumkin? A) 142,5 B) 145,5 C) 291 D) 285 E) 570