

O'ZBEKISTON RESPUBLIKASI OLIY VA O'RTA MAXSUS TA'LIM VAZIRLIGI
O'ZBEKISTON RESPUBLIKASI SOG'LIQNI SAQLASH VAZIRLIGI

FARG'ONA JAMOAT SALOMATLIGI TIBBIYOT INSTITUTI

TIBBIY VA BIOLOGIK KIMYO KAFEDRASI



NOORGANIK KIMYO FANIDAN

TEST

savollari to'plami

Bilim sohasi: 500000 – Sog'liqni saqlash va ijtimoiy ta'minot

Ta'lim sohasi: 510000 – Sog'liqni saqlash

Ta'lim yo'nalishi: 60910500– Noorganik kimyo

Tuzuvchilar:

I.Rahmatullayev- Farg'ona jamoat salomatligi tibbiyot instituti "Tibbiy va biologik kimyo" kafedrasida dotsenti

R.Nazirashova- Farg'ona jamoat salomatligi tibbiyot instituti "Tibbiy va biologik kimyo" kafedrasida assistenti

Taqrizchilar:

M.F.Nishonov -Farg'ona davlat universiteti "Kimyo" kafedrasida mudiri, professor

I.Yakubov- Farg'ona jamoat salomatligi tibbiyot instituti "Tibbiy va biologik kimyo" kafedrasida dotsenti

Fanning testlar to'plami "Tibbiy va biologik kimyo" kafedrasining 2022 yil 31-may kuni yig'ilishida muhokamadan o'tgan va fakultet kengashida muhokama qilish uchun tavsiya etilgan.

Kafedra mudiri:



Mirupova M.A.

1. Natriy xlorid eritmasini elektroliz qilinganda katodda va anodda qanday moddalar hosil bo'ladi?

- A) xlor *
- B) kislorod;
- C) natriy.
- D) vodorod *

2. 210 g natriy gidrokarbonatni kuydirganda ajralib chiqadigan gaz hajmini aniqlang (n.sh.).

- A) 11,2l
- B) 22,4l
- C) 28l *
- D) 28000ml *

3. 5 g metall oksidini vodorod yordamida qaytarganda 2,7 g suv xosil bo'lgan. Metallning ekvivalent massasini va oksidning formulasini aniqlang.

- A) 32 CuO *
- B) 51,75 PbO₂
- C) 8,67 CrO₃
- D) 10,2 V₂O₅

4. Havoda yonganda qaysi ishqoriy metallar oksid va peroksid xosil qiladi?

- A) litiy va kalsiy
- B) natriy *
- C) litiy *
- D) kaliy, rubidiy

5. Tartib raqami ortishi bilan, ishqoriy metallarning suyuqlanish harorati va zichligi qanday o'zgaradi?

- A) suyuqlanish harorati ortadi *
- B) zichligi ortadi *
- C) suyuqlanish harorati pasayadi
- D) zichligi kamayadi

6. Bir xil konsentratsiyali qaysi eritmalarda tuzning gidrolizlanish darajasi yuqori?

- A) NaCl *
- B) NaClO₃
- C) NaCl *
- D) NaClO₂

7. Ishqoriy metallarning qaysi tuzlari suvda oz eriydi va suvda erimaydi?

- 1) Li₃PO₄ 2) Na₂S 3) K₂CO₃ 4) CsNO₃ 5) NaClO₄
- A) 4 *
- B) 3
- C) 2
- D) 1 *

8. Tarkibida 11,7 g natriy xlorid bo'lgan eritmani elektroliz qilinganda katod va anodda ajralib chiqqan moddalarni ko'rsating.

- 1) natriy 4,6 g; 2) xlor 7,1 g; 3) vodorod 0,2 g; 4) kislorod 1,6 g.
- A) 1
- B) 4
- C) 2 *

D)3 *

9. Quyidagi moddalardan qaysilarining suvdagi eritmalarini elektroliz qilinganda katodda faqat vodorod ajralib chiqadi?

1) $ZnCl_2$ 2) KBr 3) $Cu(NO_3)_2$ 4) $NaCl$ 5) H_2SO_4 6) KOH

A)2,4 *

B)5,6 *

C)3, 6

D)1,2

10. Qaysi gazlar natriy gidroksid eritmasi bilan reaksiyaga kirishadi?

1) vodorod; 2) karbonat anhidrid; 3) vodorod sulfid; 4) metan;

5) azot

A)2 *

B)1

C)3 *

D)4

E)5

11. 210 g natriy gidrokarbonat xlorid kislotasi bilan reaksiyaga kirishganda ajralib chiqadigan gaz hajmini (n.sh.) aniqlang.

A)56 l *

B)11,2 l

C)103 ml

D)22,4 l

12. Kaliy gidroksid eritmasini elektroliz qilinganda katodda va anodda ajralib chiqadigan moddalarni ko'rsating.

A)kislod *

B)kaliy

C)suv

D)vodorod *

13. Havoda yonganda qaysi ishqoriy metall qanday moddalar hosil qiladi?

A)oksid *

B)peroksid *

C)superoksid *

D)suv

E)ishqor

F)asos

14. 100 g suvda 4,6 g natriy eritilganda xosil bo'lgan moddaning eritmadagi massa ulushi va foizlarda xisoblang.

A)0.0766 *

B)7.66% *

C)4,4

D)8%

E)8,24

15. Bir xil konsentratsiyali eritmalarida qaysi tuzning gidrolizlanish darajasi yuqorilarni tanlang.

- A)KAt *
- B)KCl
- C)KBr
- D)KI *

16. Ishqoriy metallarning qaysi tuzlari amalda gidrolizlanmaydi?

- 1) K_2CO_3 2) $NaNO_3$ 3) $LiCl$ 4) CH_3COOK 5) Na_2S
- A)5
- B)1
- C)2 *
- D)3 *

17. Qaysi reaksiyalarda Na_2O_2 oksidlovchi bo'ladi?

- A) $Na_2O_2 + KI + H_2SO_4 = *$
- B) $Na_2O_2 + Fe(OH)_2 + H_2O = *$
- C) $Na_2O_2 + KMnO_4 + H_2SO_4 =$
- D) $Na_2O_2 + H_2O =$

18. Qaysi moddalarning eritmalarini elektroliz qilinganda katodda kislorod ajralib chiqadi?

- 1) $ZnCl_2$ 2) KBr 3) $Cu(NO_3)_2$ 4) $NaCl$ 5) H_2SO_4 6) KOH
- A)3,6 *
- B)5 *
- C)2, 4
- D)1

19. Fe +3 ioni uchun sifat reaksiyasidan hosil bo'lgan moddalarni ko'rsating.

- A) $K_4[Fe(CN)_6]$ trunbul ko'ki *
- B) $K_3[Fe(CN)_6]$ berlin zangorisi
- C) $Fe(CNS)_3$ *
- D) $Fe(OH)_3 \cdot nH_2O$

20. Fe ning sendvich strukturali kompleksi

- A)ferrosen *
- B)trunbul ko'ki
- C)berlin lazuri
- D)ferrit

21. Elektron formulalari keltirilgan quyidagi elementlarning qaysilari S –elementlar oilasiga kiradi?

- A)4p65s2 *
- B)3p64s1 *
- C)4s24p1
- D)1s2 2p3
- E)3d104s1 *
- F)4d55s2 5p1

22. $Fe(CO)_5$ molekulasining tuzilishi

- A)bipramidal
- B)trigonal
- C)uchburchak piramida*
- D)o'suvchi uchburchak piramida*

23. Odatdagi sharoitda qaysi ishqoriy metall azot bilan reaksiyaga kirishmaydi?

- A)litiy
- B)natriy *
- C)rubidiy *
- D)litiy va seziy

24. Qaysi metall karbidi suv bilan reaksiyaga kirishganda atsetilen hosil bo'ladi?

- 1) litiy 2) berilliy 3) magniy 4) natriy 5) kaltsiy
- A)3,,5*
- B)2,5 *
- C)1,4
- D)3

25. Qaysi tuzlar suvga vaqtinchalik qattiqlik beradi?

- 1) CaCl_2 2) CaSO_4 3) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ 4) MgCl_2 5) MgSO_4 6) $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$
- A)3 *
- B)6*
- C)4
- D)2

26. Magniyning qaysi birikmalari farmatsiyada ishlatiladi?

- A) MgO *
- B) $(\text{MgOH})_2\text{CO}_3 \cdot \text{MgCO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$
- C) $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$
- D) $\text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ *
- E) $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$

27. Qaysi metall gidroksidi eng kuchli asoslar bo'ladi?

- A)bariy *
- B)berilliy
- C)kaltsiy
- D)strontsiy*

28. Qaysi metallar oksidi amfoter oksidlar xisoblanadi?

- A)berilliy*
- B)alyuminiy *
- C)natriy
- D)strontsiy

29. Quyidagi zarrachalarning qaysi birida uglerod atomining valenliga 3ga teng?

- A) CO *
- B) HCOOH
- C) HCN
- D) HSCN

30. Qaysi birikmada fosforning massa ulushi ko'proq bo'lganlarni tanlang?

- A) P_2O_5 *
- B) H_3PO_4
- C) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$

D)Ca(H₂PO₄)₂*

31.Allotropik shakl o'zgarishlari mavjud elementlar qatorini ko'rsating.

- A)fosfor, oltingugurt*
- B)Kislorod, uglerod*
- C)Xlor, azot
- D)Ftor, kaliy

32.Quyidagilardan fizikaviy hodisalarni aniqlang?

- A)Qirovning hosil bo'lishi *
- B)Shamning yonishi
- C)Qizdirilgan shakarning qorayishi
- D)suvni muzlashi*

33.6,02 10²¹ kislorod molekulasining modda miqdorini aniqlang.

- A)0,01
- B)1
- C)0,1
- D)0,5

34.Quyidagi moddalarning har biridan 1 mol miqdorda olinganda, qaysi moddalarning massasi eng og'ir bo'ladi?

- A) Bertole tuzi
- B) Osh tuz
- C) Saxaroza*
- D)2 molekula Glyukoza *

35.HBrO₃, Br₂, KBr, KBrO₄ birikmalaridagi bromning ekvivalenti to'g'ri keltirilgan javoblarni toping?

- A)16, 80,*
- B)80, 42 *
- C)80, 80, 80
- D)80, 160, 240

36.Izotoplar tushunchasing to'g'ri ifodasini toping?

- A)Protonlar soni bir xil, lekin yadrodag neytronlar soni har xil bo'lgan atomlar*
- B)Neytronlar soni bir xil bo'lgan atomlar
- C)Protonlar va neytronlar soni har xil, lekin ularning massalari yig'indisi bir xil bo'lgan atomlar
- D)Protonlar va neytronlar soni bir xil bo'lgan atomlar

37.Azotning 1 ta molekulasining massasi (g) qanchaga teng?

- A)2.32 10⁻²³ *
- B)4.65 10⁻²³
- C)14
- D)9.3 10⁻²³

38.Qaysi moddalarning hosil bo'lish issiqligi nolga teng?

- A)O₂ *
- B)N₂*
- C)CaO

D)O₃

39.Qanday moddalar izomorf moddalar deb ataladi?.

A)Kimyoviy xossalari jihatidan bir-biriga o'xshash, lekin kristallari xar xil shaklda bo'ladigan moddalar.

B)Kimyoviy xossalari jihatidan bir-biriga o'xshash ba'zi moddalarning kristallari bir xildagi shaklda bo'ladigan moddalar.*

C)Kimyoviy xossalari bilan bir-biridan farq qiladigan, lekin kristallari bir xil shaklda bo'ladigan moddalar.

D)Kimyoviy xossalari va kristallari shakli bilan farq qiladigan moddalar

40.Qaysi reaksiyaning issiqlik effekti reaksiya mahsulotining hosil bo'lish issiqligiga teng.bo'ladi?

A)CaO(q)+CO₂(g)=CaCO₃(q)*

B)C(q)+Cl₂(g)=CCl₄(s)

C)CaO(q)+SiO₂(q)=CaSiO₃(q)

D)Cu₂S(q)+O₂(g)=2Cu(q)+SO₂(g)

41.Rentgen nurlarini zarrachalar oqimi deb aytish mumkinmi?.

A)Zarryadlangan katta energiyaga ega bo'lgna nur*

B)Mumkin

C)Ham zarracha va elektromagnit to'lqin

D)Protonlar oqimi

42.Eritmaning 2 litrida 3 mol modda bo'lsa, uning molyar konsentratsiyasi nechaga teng?.

A)3

B)1,5*

C)4,5

D)6

43.Elektron spektroskopiyada molekulaning qanday harakatlari kuzatiladi?.

A)Kimyoviy bog'ni tebranma harakati

B)Molekulani aylanma harakati

C)Elektronlar harakati*

D)Molekulani energetik pog'onalaridagi

44.Analitik reaksiyalarning o'ziga xosligi nima?

A)Ayni ionni juda ko'p ionlar ishtirokida shu reaksiya yordamida ochish mumkinligi*

B)Ayni ionni juda kam sondagi ionlar ishtirokida shu reaksiya yordamida ochish mumkinligi

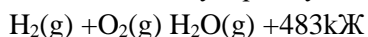
C)Ayni ionni o'rtacha sondagi ionlar ishtirokida shu reaksiya yordamida ochish

D)Reaksiyada o'ziga xos rangli chukma hosil bo'lishi

45.Qaysi moddaning hosil bo'lish issiqligi nolga teng?

- A)grafit *
- B) H_2CO_3
- C)olmos
- D)filluren

46.Ushbu reaksiya qanday holatlarda teskari yo'nalishda boradi?



- 1) odatdagi sharoitda 2) juda past haroratda 3) juda yuqori haroratda 4) yuqori bosimda 5) past bosimda
- A)2,4 *
- B)3,5
- C)2,5
- D)3,4

47.Gidrolizga ta'sir ko'rsatuvchi faktorlarni belgilang?.

- A)Temperatura, konsentratsiyani o'zgartirish, eritmani suyultirish*
- B)Temperatura, bosim, konsentratsiyani o'zgartirish
- C)Temperatura, konsentratsiyani o'zgartirish, eritmani suyultirish
- D)Bosim, konsentratsiyani o'zgartirish, eritmani suyultirish

48.100 ml 0,1 M li HCl eritmasiga 200 ml 0,05 N li KOH eritmasi qo'shilganda ajralib chiqqan issiqlik miqdorini hisoblang?

- A)5,72 kJ *
- B)572 J
- C)6,72kJ
- D)672J

49.Mis (II) -gidroksid qanday usulda olinadi?.

- A)Misning istalgan tuziga kisiota ta'sir ettirib
- B)Misning suvda eriydigan tuzlariga ishqor ta'sir ettirib.*
- C)Misga suv ta'sir ettirib
- D)Mis oksidiga suv ta'sir ettirib.

50.Temir +3 ioni uchun o'ziga xos reaksiya beruvchi reagent qaysi?

- A)Sariq qon tuzi*
- B)Natriy gidroksid
- C)Natriy Sulfat
- D)Qizil qon tuzi

51.Lyuis nazariyasiga ko'ra asos nima?

- A)Elektron juftini beruvchi modda*
- B)Eritmaga vodorod ionlarini beruvchi modda.
- C)Eritmaga gidroksid ionini beruvchi modda

D)Vodorod ionini qabul qiluvchi modda

52. Quyidagi qaysi reaksiyalar natijasida tuz hosil bo'ladi?

A) Mis II)-oksid + vodorod \rightarrow

B) Kalsiy + suv \rightarrow

C) Natriy Sulfid + xlorid kislota \rightarrow *

D) Malaxit qizdirish) \rightarrow

53. Mor metodida ishchi eritma nima?

A) Kumush Nitrat*

B) Kaliy Rodanit

C) Ammoniy Rodanit

D) Kumush Xlorid

54. 8,4 l qaldiriq gaz portlaganda ajralib chiqadigan issiqlik miqdorini hisoblang (kJ) ?

A) 71,5 *

B) 60,5

C) 242

D) 286

55. Davriy sistema guruxlarida elementlarning metallik xususiyati qanday o'zgaradi?

A) Dastlab ortib, so'ngra kamayadi

B) Kamayib boradi;

C) Dastlab kamayib, so'ngra ortadi;

D) Ortib boradi;*

56. PMR-spektrlarining maydoni (intensivligi) nimani bildiradi?

A) Elektron manfiy atom bilan bog'langan vodorod atomlarini sonini bildiradi*.

B) Elektron manfiy atom bilan bog'langan gidroksoniy kationi sonini bildiradi.

C) Molekuladagi umumiy vodorod atomlarini sonini bildiradi.

D) Uglarod atomlari sonini bildiradi

57. Atom yadrosi qanday zarrachalardan iborat bo'ladiq ?

A) neytron*

B) proton;*

C)electron

D)pazitron

58.Tarkibida vodorodning massa ulushi katta bo'lgan 2ta kislotani ko'rsating:.

A) H_3PO_4

B)HF*

C) $H_4P_2O_7$

D)HCN*

59. Hajm o'zgarmas bo'lganda reaksiyaning issiqlik effekti nimaga teng?

A)sistema ichki energiyasining o'zgarishiga*

B)sistema entalpiyasining o'zgarishiga

C)sistema entropiyasining o'zgarishiga

D)sistema Gibbs energiyasining o'zgarishiga

60.Ekzotermik jarayonlarda sistemaning ichki energiyasi(1) va entalpiyasi(2) qanday o'zgaradi?
-ortadi -kamayadi -o'zgarmaydi

A)1-b, 2-b *

B)1-a, 2-b

C)1-a, 2-c

D)1-b, 2-a

61.Gidrolizga ta'sir ko'rsatuvchi faktorlarni belgilang?.

A)Temperatura, konsentratsiyani o'zgartirish, eritmani suyultirish*

B)Temperatura, bosim, konsentratsiyani o'zgartirish

C)Temperatura, konsentratsiyani o'zgartirish, eritmani suyultirish

D)Bosim, konsentratsiyani o'zgartirish, eritmani suyultirish

62.Orbital kvant son 3 ga teng bo'lganda pog'onacha eng kop'pi bilan nechta electron sig'adi?

A)30*

B)26

C)34

D)22

63.Neytrallnish reaksiyasining issiqlik effektini ko'rsating (kJ/mol).

A)57,2*

B)241

C)286

D)572

64.Suyuq suvning harorati -50C bo'lishi mumkinmi?

A)mumkin emas, suv 00C dan pastda muzlaydi*

B)mumkin, agar bosim jyda yuqori bo'lsa

C)mumkin, agar bosim juda past bolsa

D)mumkin, agar ichki energiyasi ortsa

65.Temperatura koeffisienti 4 bo'lgan reaksiya temperaturasi 130 dan 1000C gacha o'zgaranda reaksiya tezligi qanday o'zgaradi?

- A)64 marta kamayadi*
- B)64 marta ortadi
- C)16 marta ortadi
- D)16 marta kamayadi

66.Kislorodning qaysi moddalar bilan reaksiya tezligi faqat kislorodning bosimiga bog'liq?

1. vodorod 2. uglerod (11) oksid 3. Azot 4. uglerod 5. xlor 6. temir
- A)4,6*
 - B)1,2
 - C)3,4
 - D)1,5

67.Moddaga tegishli bo'lgan xossalarni aniqlang.

- A) Zichlik, qaynash va suyuqlanish*
- B)rang, agregat holat*
- C)elektron qavatlar, yadro zaryadi
- D)izotoplar,temperaturalari,

68. $A(g) + B(g) + C(g) = A_2B_3C_4(g)$ sistemaning bosimi ikki marta oshirilsa to'g'ri reaksiya tezligi necha marta ortadi?

- A)512 *
- B)32
- C)128
- D)64

69.Qaysi qatorda faqat metallar keltirilgan?.

- A)azot, oltingugurt
- B)natriy, alyuminiy*
- C)kaliy, rux*
- D)kislorod, berilliy

70.Quyidagi omillarning qaysilari kimyoviy reaksiyaning tezligiga ta'sir ko'rsatadi?

1. Moddalarning tabiati 2. Katalizator 3. Konsentratsiya 4. Temperatura 5. Zichlik 6. Agregat holati
- A)1,2
 - B)3, 4*
 - C)1,5
 - D)3, 6

71.Reaksiyaning temperatura koeffisiyenti 3 ga teng. Reaksiya tezligini 27 marta oshirish uchun temperaturani necha gradusga ko'tarish kerak?

- A)20*
- B)30
- C)10
- D)40

72. Temperatura 500 dan 300 gacha pasaytirilganda reaksiya tezligi 16 marta kamaysa reaksiyaning temperatura koeffisienti toping.

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

73. Qaysi qatorda elementlar elektrmanfiyligi ortib borish hamda kamayib borish tartibida joylashgan?

- A) Na, Mg, Al, P, Cl *
- B) I, Br, Cl, F, H
- C) C, Si, Ge, Pb, Sn
- D) Li, Na, K, Rb, Cs *

74. Temperatura koeffisienti 3 bo'lgan reaksiya 40⁰ da 180 sek da tugaydi. Shu reaksiya 60⁰ da necha sekundda tugaydi?

- A) 20 *
- B) 10
- C) 30
- D) 40

75. $A(g) + B(g) = A_2B_3(g)$ reaksiyada A modda konsentratsiyasi 4 marta oshirilsa, B modda konsentratsiyasi 4 marta kamaytirilsa to'g'ri reaksiya tezligi qanday o'zgaradi?

- A) 4 marta kamayadi *
- B) 1024 marta ortadi
- C) 4 marta ortadi
- D) 1024 marta kamayadi

76. Hajmi 10 l bo'lgan idish 8 mol A gaz bilan to'ldirildi. 0,5 minutdan so'ng idishda A gazdan 2 mol qoldi. Reaksiyaning o'rtacha tezligini (mol/l·sek) aniqlang.

- A) 0,02 *
- B) 0,2
- C) 12
- D) 1

77. $A(g) + B(g) = A_4B_3(g)$ sistemaning bosimi ikki marta oshirilsa to'g'ri reaksiya tezligi necha marta ortadi?

- A) 8 *
- B) 32
- C) 64
- D) 16

78. Oraliq mahsulot hosil bo'lishi bilan boradigan reaksiyalar qanday reaksiyalar deyiladi?

- A) Zanjir reaksiyalar *
- B) Ketma-ket reaksiyalar
- C) Parallel reaksiyalar
- D) Tutash reaksiyalar

79. Kimyoviy muvozanatga ta'sir etuvchi omillar qaysi olim tomondan ta'riflangan?

- A) Le-Shatlye*
- B) Vant-Goff
- C) Lomonosov
- D) C. Arrenius

80. Kimyoviy reaksiya tezligiga haroratning ta'sirini ifodalovchi C. Arrenius tenglamasini ko'rsating.

- A) $K = Ae^{-Ea/RT}$ *
- B) $K = Ae^{-Ea/R}$
- C) $K = Ae^{-RT/Ea}$
- D) $K = Ae^{-R/Ea}$

81. Vant-Goff qoidasini ko'rsating.

- A) Harorat har 10C ga oshganda reaksiya tezligi 2-4 marta tezlashadi. *
- B) Harorat har 10C ga oshganda reaksiya tezligi 2-3 marta tezlashadi.
- C) Harorat har 200C ga oshganda reaksiya tezligi 2-3 marta tezlashadi.
- D) Harorat har 200C ga oshganda reaksiya tezligi 2-4 marta tezlashadi.

82. Qaysi javobda kimyoviy xodisa to'g'risida fikr yuritiladi? .

- A) suvning muzlashi
- B) temirning zanglashi *
- C) shamning erishi
- D) barcha javoblar noto'g'ri

83. Qaysi javobda fizikaviy xodisa to'g'risida fikr yuritiladi? .

- A) suvning muzlashi *
- B) temirning zanglashi
- C) qirov hosil bo'lishi *
- D) barcha javoblar noto'g'ri

84. Geterogen tizimda reaksiya . . .

- A) Fazalar chegarasi ichki qismida ham , sathida ham sodir bo'ladi *
- B) Fazalar chegarasi ichki qismida sodir bo'ladi
- C) Fazalar chegarasi sathida sodir bo'ladi
- D) Gaz molekulari to'qnashishi natijasida sodir bo'ladi

85. Katalizator qaytar reaksiyaga qanday ta'sir ko'rsatadi?

- A) Muvozanat qaror topishini tezlatadi *
- B) Faqat to'g'ri reaksiyani tezlatadi
- C) Faqat teskari reaksiyani tezlatadi

D) Faqat to'g'ri reaksiyani sekinlatadi

86. Kimyoviy muvozanatda turgan NO_2 bilan N_2O_4 aralashmasini rangsizlanishi uchun nima qilish kerak?

1. bosimni oshirish
 2. bosimni pasaytirish
 3. temperaturani ko'tarish
 4. temperaturani pasaytirish
 5. katalizator qo'shish
- A) 1,3 *
B) 1,4
C) 1,5
D) 2,5

87. Reaksiya tezligini aniqlovchi bosqichga asoslanib reaksiyalarni sinflash keltirilgan qatorni aniqlang?.

- A) monomolekulyar, biomolekulyar, polimolekulyar *
B) gomolitik, geterolitik, monomolekulyar
C) birikish, ajralish, almashinish
D) birikish, monomolekulyar, biomolekulyar

88. Qaysi reaksiyaning muvozanat holatini bosim o'zgartira olmaydi?

- A) $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightleftharpoons \text{HCl}$ *
B) $\text{NO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons \text{NO}_2$
C) $\text{H}_2 + \text{N}_2 \rightleftharpoons \text{NH}_3$
D) $\text{NO}_2 \rightleftharpoons \text{N}_2\text{O}_4$

89. Quyidagi muvozanatdagi sistemada $\text{H}_2 + \text{N}_2 \leftrightarrow \text{NH}_3$ moddalarning muvozanat konsentratsiyalari $[\text{N}_2]=0,2 \text{ M}$, $[\text{H}_2]=0,3 \text{ M}$, $[\text{NH}_3]=0,4 \text{ M}$ bo'lsa, azot va vodorodning boshlang'ich konsentratsiyalarini toping.

- A) 0,4 va 0,9 *
B) 0,2 va 0,6
C) 0,4 va 0,4
D) 0,2 va 0,4

90. $\text{H}_2 + \text{N}_2 \rightleftharpoons \text{NH}_3$ sistemaga argon kiritilganda muvozanat qaysi tomonga siljiydi?

- A) siljimaydi *
B) o'ngga
C) chapga
D) ikkala tomonga ham bir xil

91. Muvozanat konstantasi nimalarga bog'liq?

- A) konsentratsiyaga, haroratga bosimga *
B) haroratga, moddalar tabiatiga
C) katalizatorga,
D) haroratga, bosimga

92. $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{CO} + \text{H}_2$ reaksiya sistemasining hajmi 3 marta kamayganda muvozanat qaysi tomonga siljiydi?

- A)chapga *
- B)o'ngga
- C)siljimaydi
- D)ikkala tomonga ham bir xil

93.Teng massadagi qaysi metallar suvdan ko'proq vodorodni siqib chiqara oladi?

- A)litiy *
- B)natriy *
- C)kaliy
- D)seziy

94.Teng massadagi qaysi metallar suvdan kamroq vodorodni siqib chiqara oladi?

- A)litiy
- B)natriy
- C)kaliy *
- D)seziy *

95.Qanday elementlarga S-elementlar deyiladi?

- 1) tashqi pog'anasida 1 yoki 2 ta elektron bo'lgan elementlar;
- 2) tashqi pog'anasida 3 yoki undan ortiq elektron bo'lgan elementlar;
- 3) tashqidan oldingi pog'anasida 2,8 yoki 18 ta elektron bo'lgan elementlar;
- 4) tashqidan oldingi pog'anasida 2 yoki 8 ta elektron bo'lgan elementlar;
- 5) tashqi pog'anasida 1 yoki 2 ta elektron bo'lib, tashqidan oldingi pog'anasida 9 tadan 18 tagacha elektron bo'lgan elementlar;

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

96.Sifat analiz metodlari to'g'ri ko'rsatilgan qatorni belgilang?.

- A)Mikrometod, yarimmikrometod, makrometod, ultramikrometod *
- B)Yarimmikrometod, makrometod, tomchi metodi, mikrokristaloskopik metod
- C)Ultramikrometod, tomchi metodi, mikrokristaloskopik metod, kolorimetrik
- D)Tomchi metodi, mikrokristaloskopik metod, kolorimetrik, potentsiometrik

97.Eng kuchli asoslarni ko'rsating.

- A)CsOH *
- B)RbOH *
- C)NaOH
- D)KOH

98.Qaysi reaksiyalarda Na_2O_2 oksidlovchi bo'ladi?

- 1) $\text{Na}_2\text{O}_2 + \text{KI} + \text{H}_2\text{SO}_4 = 2) \text{Na}_2\text{O}_2 + \text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{O} =$
- 3) $\text{Na}_2\text{O}_2 + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 = 4) \text{Na}_2\text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} =$
- 5) $\text{Na}_2\text{O}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 =$

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

99.Suvdagi eritmasida eng kuchli qaytaruvchilar bo'ladigan metallarni ko'rsating.

- A)seziy *
- B)litiy
- C)kaliy
- D)rubidiy *

100.Natriy xlorid eritmasini elektroliz qilinganda katodda va anodda qanday moddalar hosil bo'ladi?

- A)vodorod *
- B)xlor *
- C)kislород;
- D)natriy.

101.210 g natriy gidrokarbonatni kuydirganda ajralib chiqadigan gaz hajmini aniqlang (n.sh.) .

- A)28l *
- B)28000ml *
- C)11,2l
- D)22,4l

102. 5 g metall oksidini vodorod yordamida qaytarganda 2,7 g suv xosil bo'lgan. Metallning ekvivalent massasini va oksidning formulasini aniqlang.

- A)32 CuO *
- B)51,75 PbO₂
- C)8,67 CrO₃
- D)10,2 V₂O₅

103.Havoda yonganda qaysi ishqoriy metallar oksid va peroksid xosil qiladi?

- A)natriy *
- B)litiy *
- C)litiy va kalsiy
- D)kaliy, rubidiy

104.Tartib raqami ortishi bilan, ishqoriy metallarning suyuqlanish harorati va zichligi qanday o'zgaradi?

- A)suyuqlanish harorati ortadi *
- B)zichligi ortadi *
- C)suyuqlanish harorati pasayadi
- D)zichligi kamayadi

105.Bir xil konsentratsiyali qaysi eritmalarda tuzning gidrolizlanish darajasi yuqori?

- A)NaCl *
- B)KCl *
- C)NaClO₃
- D)NaClO₂

106.Ishqoriy metallarning qaysi tuzlari suvda oz eriydi va suvda erimaydi?

- 1) Li₃PO₄ 2) Na₂S 3) K₂CO₃ 4) CsNO₃ 5) NaClO₄
- A)4 *
- B)1 *
- C)3
- D)2

107. Tarkibida 11,7 g natriy xlorid bo'lgan eritmani elektroliz qilinganda katod va anodda ajralib chiqqan moddalarni ko'rsating.

1) natriy 4,6 g; 2) xlor 7,1 g; 3) vodorod 0,2 g; 4) kislorod 1,6 g.

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

108. Quyidagi moddalardan qaysilarining suvdagi eritmalarini elektroliz qilinganda katodda faqat vodorod ajralib chiqadi?

1) $ZnCl_2$ 2) KBr 3) $Cu(NO_3)_2$ 4) $NaCl$ 5) H_2SO_4 6) KOH

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

109. Qaysi gazlar natriy gidroksid eritmasi bilan reaksiyaga kirishadi?

1) vodorod; 2) karbonat angidrid; 3) vodorod sulfid; 4) metan; 5) azot

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

110. Qanday moddalar o'zgaruvchan tarkibli bo'ladi?

- A) gazsimon *
- B) Kristall panjara tugunlarida molekulalar bo'lgan
- C) Quyi molekulyar
- D) yuqori molekulyar moddalar va kristall panjarasida atomlar bo'lgan moddalar

111. Qaysi qatorda faqat metallar keltirilgan?.

- A) azot, oltinugurt, xlor, fosfor
- B) natriy, alyuminiy, kaliy, rux*
- C) rubidiy, stronsiy, kobalt, azot
- D) kislorod, berilliy, kalsiy, kremniy

112. Kimyoviy reaksiyalarda quyidagi parametrlardan qaysi biri doimo o'zgarmay qoladi?.

- A) Bosim.
- B) Hajm.
- C) Harorat.
- D) Massa.*

113. Qaysi qatorda faqat metalmaslar keltirilgan?.

- A) azot, oltinugurt, *
- B) xlor, fosfor *
- C) natriy, alyuminiy
- D) rubidiy, stronsiy,

114. Necha mol metanda $1.6 \cdot 10^{24}$ dona vodorod atomlari bor?

- A) 0.66*
- B) 0.48
- C) 0.88

D)1.2

115. Massaning saqlanish qonuni qanday ta'riflanadi?

- A) Har qanday murakkab moddaning tarkibi qaysi usul bilan olinishidan qat'iy nazar, bir xil boladi.
- B) Elektrodda ajralib chiqqan modda massasi elektrolitdan o'tgan tok kuchiga bog'liq bo'ladi.
- C) Kimyoviy reaksiyaga kirishgan moddalarning massasi hosil bo'lgan moddalarning massasiga teng bo'ladi.*
- D) Bir xil sharoitda turli gazlarning teng hajmlardagi molekular soni bir xil bo'ladi.

116. Quyidagi birikmalarda bir xil massadagi azotga kislorod massalarining nisbati qanday o'zgaradi?

$N_2O, NO, N_2O_3, NO_2, N_2O_5$

- A) 1:2:3:4:5 *
- B) 1:1:3:2:5
- C) 2:1:2:1:2
- D) 5:4:3:2:1

117. Qaysi qator elementlar elektrmanfiyligi ortib borish tartibida joylashgan?.

- A) C, Si,
- B) Al, P, Cl*
- C) Na, Mg, *
- D) Li, Na, K

118. 79 g kaliy permanganat qizdirilganda, 5,32 l (n.sh) kislorod olindi. Reaksiya unumini hisoblang.

- A) 95*
- B) 91
- C) 92
- D) 93

119. Quyidagi yonilg'ilardan qaysi biri yonganda suv hosil bo'ladi? .

- A) oltinugurt
- B) Tabiiy gaz *
- C) Ko'mir yonganda
- D) qattiq o'tin yonganda.*

120. Quyidagi oksidlarning qaysi birida elementlarning massa nisbatlari 1:1,5 bo'ladi?

- A) SO_3 *
- B) N_2O_5
- C) Li_2O
- D) H_2O

121. Qanday hajmiy nisbatdagi vodorod va kislorod aralashmasi <<qaldiriq gaz>> deb ataladi? .

- A) 2 : 1.*
- B) 1 : 1
- C) 1 : 2
- D) Istalgan hajmiy nisbatdagi aralashma.

122. Suv tarkibida vodorodning foiz ulushi nechaga teng? .

- A) 22,22
- B) 11,11*
- C) 8,96
- D) 12,12

123. Kimyo laboratoriyasida vodorod qanday usullar bilan olinadi? .

- A) Mis metaliga xlorid kisiota ta'sir ettirib.
- B) Suvni qizdirib
- C) Rux metaliga xlorid kisiota ta'sir ettirib*
- D) Metanni parchalab

124.Quyidagi qaysi moddalar suvda oz eriydi ?

- A) Shakar
- B) Gips*
- C) Kislrorod.*
- D) Osh tuzi.

125. Misr firavnlari zamonidagi toza suvdan bizning zamondagi toza suv tarkibi bilan farq qiladimi? Bu savolga kim tamonidan kashf qilingan qonun javob beradi?

- A) Prust *
- B) Arximed
- C) Faradey
- D) Lomonosov

126.Eruvchanlik nima?

- A) 1 g erituvchida eruvchining erishi mumkin bo'lgan qiymati.
- B) 1000 g erituvchida eruvchining erishi mumkin bo'lgan qiymati.
- C) 10 g erituvchida eruvchining erishi mumkin bo'lgan qiymati.
- D) 100 g erituvchida eruvchining erishi mumkin bo'lgan qiymati*

127.410 g alyuminiy nitrid qizdirilgan suv bug'lari bilan reaksiyaga kirishganda, necha gramm ammiak olish mumkin?

- A) 170 *
- B) 150
- C) 340
- D) 85

128.Qaysi metall karbidi suv bilan reaksiyaga kirishganda metan hosil bo'ladi?

- 1) litiy 2) berilliy 3) magniy 4) natriy 5) kaltsiy
- A) 1,4,5 *
- B) 1,2
- C) 2
- D) 2,3,5

129.Qaysi tuzlar suvga doimiy qattqlik beradi?

- 1) CaCl_2 2) CaSO_4 3) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
- 4) MgCl_2 5) MgSO_4 6) $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$
- A) 1,2 *
- B) 3,6
- C) 4,5*
- D) 1,3

130.Qanday bog'lanishga va tuzilishga ega bo'lgan molekullarda mezomer effekt kuzatiladi?.

- A) oddiy va qo'sh bog'lar navbatlashib keladigan birikmalarda*
- B) molekulasida vakant elektron hamda qo'shbog' tutgan birikmalarda
- C) ion bog'li birikmalarda
- D) kovalent bog'li birikmalarda

131. Berilliy gidroksid qaysi moddalarning suvdagi eritmalari bilan reaksiyaga kirishadi?

1) HCl 2) NaCl 3) NH₄Cl 4) KOH 5) KCl 6) NaOH

A) 1,2*

B) 2,3*

C) 1,6

D) 2,5

132. Bir xil konsentratsiyali eritmalarda, qaysi tuzning gidrolizlanish darajasi yuqori?

A) Be(NO₃)₂ *

B) BeCl₂

C) BeSO₄

D) BeBr₂

133. Qaysi metall karbidi suv bilan reaksiyaga kirishganda propin hosil bo'ladi?

1) litiy 2) berilliy 3) magniy 4) natriy 5) kaltsiy

A) 2,3,5*

B) 1,4,5

C) 2

D) 3

134. 5,31 g berilliy sulfat kristallogidratni kuydirilganda uning massasi 2,16 g ga kamaygan.

Kristallogidratning formulasini aniqlang.

A) BeSO₄ · 4H₂O *

B) BeSO₄ · 0,5H₂O

C) BeSO₄ · 6H₂O

D) BeSO₄ · 7H₂O

135. Agar 400 g eritma tarkibida 3,42 g bariy gidroksid bo'lsa, eritmaning pH ini aniqlang.

A) 13 *

B) 14

C) 11

D) 10

136. Qaysi reaksiyalarda bariy peroksid oksidlovchi ham, qaytaruvchi ham emas?

1) BaO₂ + CrCl₃ + NaOH = Na₂CrO₄ + ...

2) BaO₂ + SO₂ = BaSO₄

3) BaO₂ + PbO₂ + H₂SO₄ = PbSO₄ + ...

4) BaO₂ + H₂SO₄ = BaSO₄ + ...

5) BaO₂ + 2H₂O = Ba(OH)₂ + H₂O₂

6) BaO₂ + KMnO₄ + H₂SO₄ = MnSO₄ + ..

A) 4,5 *

B) 1,2

C) 1,2,3

D) 4,5,6

137. Qaysi moddalar suvni yumshatish uchun ishlatiladi?

1) Mg(OH)₂ 2) Ca(OH)₂ 3) Ba(OH)₂ 4) Li₂CO₃ 5) Na₂CO₃ 6) K₂CO₃

A) 4,5,6 *

B) 1,2,4,5

C)3,6

D)2,5

138. Bariyning qaysi birikmalari farmatsiyada ishlatiladi?

1) BaO 2) BaCO₃ 3) (BaOH)₂CO₃ 4) BaCl₂ 5) BaSO₄ 6) Ba (NO₃)₂

A)2,3 *

B)4,5,6

C)2

D)5

139. Termodinamik barqaror tizimidagi entropiya:

- A) Minimumga intiladi*
- B) Maksimumga intiladi
- C) Doimiylikka
- D) Beqarorlikka

140. Organizmda entropiya o'lishi quyidagi jarayonda kuzatiladi:

- A) O'z-o'zicha bormaydigan jarayonlarda*
- B) O'z-o'zicha boradigan jarayonlar
- C) Endotermik jarayonlarda
- D) Entalpiya belgisi musbat tomonga o'zgarishi bilan

141. Organizmda entropiya pasayishi quyidagi jarayonda kuzatiladi:

- A) O'z-o'zicha boradigan jarayonlar*
- B) O'z-o'zicha bormaydigan jarayonlarda
- C) Ekzotermik jarayonlarda
- D) Entalpiya belgisi manfiy tomonga o'zgarishi bilan

142. O'z-o'zicha boradigan jarayonlarda manfiy qiymatga ega bo'ladi:

- A) Entropiya va temperatura*
- B) Entalpiya va erkin energiya
- C) Entropiya va bog'langan energiya
- D) Ichki energiya

143. Reaksiya ekzotermik, agar:

- A) Q musbat va ΔH manfiy*
- B) Q va ΔH manfiy
- C) Q manfiy va ΔH musbat
- D) Q va ΔH yig'indisi musbat

144. Reaksiya endotermik, agar:

- A) Q manfiy va ΔH musbat*
- B) Q musbat va ΔH manfiy
- C) Q va ΔH manfiy
- D) Q va ΔH yig'indisi musbat

145. Oshqozon shirasini kislotaligi oshganda aluminiy Birikmalaridan qaysi biri ishlatiladi:

- A) Alyuminiy gidroksid*
- B) Alyuminiy sulfat
- C) Alyuminiy oksidi
- D) Alyuminiyli achchiqtosh

146. Suvni tozalash uchun aluminiy Birikmalaridan qaysi biri ishlatiladi:

- A) Alyuminiy sulfat*
- B) Alyuminiy gidroksid
- C) Alyuminiyli achchiqtosh
- D) Alyuminiy karbonat

147. Aluminiy changi bilan nafas olganda qaysi kasallik kelib chiqadi:

- A) Alyuminoz*
- B) Antrakoz
- C) Berillioz
- D) Argiriya

148. Qaysi p-element radioximiya va rengenotexnikada himoya qurilmalari uchun ishlatiladi?

- A) Qo'g'oshin*
- B) Vismut

- C)Aluminiy
- D)Kremniy

149.Sutkada katta odam chiqaradigan CO₂ miqdori:

- A)4 m³*
- B)3 m³
- C)2 m³
- D)5 m³

150.CO₂ havoda o'limga olib keluvchi miqdori:

- A)20%*
- B)10%
- C)15%
- D)30%

151.Quyidagi kasalliklarda faollashgan ko'mir ishlatiladi:

- A)Oshqozon ichak kasalliklarida, meteorizmida*
- B)Teri kasalliklarida
- C)Asab kasalliklarida
- D)Buyrak kasalliklarida

152.Quyidagi kasallik kremniy bilan nafas olganda kelib chiqadi:

- A)Silikoz*
- B)Alyuminoz
- C)Antrakoz
- D)yuoroz

153.Quyidagi p-element oz miqdorda xam organizmda to'planib salbiy oqibatlariga olib keladi:

- A)aluminiy*
- B)kremniy
- C)uglerod
- D)vodorod

154.Trilon -B yordamida suvning qanday qattiqligi aniqlanadi?

- A)Umumiy*
- B)Muvaqqat.
- C)Doimiy .
- D)Vaqtincha .

155.CO₃²⁻ anionlariga hos reaksiya:

- A)BaCl₂*
- B)NaCl
- C)KNO₃
- D)LiNO₃

156.Kimyoviy reaksiyalarda quyidagi parametrlardan qaysi biri doimo o'zgarmas?

- A)Massa.*
- B)Bosim.
- C)Hajm.
- D)Harorat.

157.Ag⁺ ionlariga sifat reaktivi :

- A)NH₄OH*
- B)KNO₃

- C) Na_2SO_4
- D) FeSO_4

158. Ag⁺ ionlariga sifat reaktivi:

- A) K_2CrO_4 *
- B) KNO_3
- C) Na_2SO_4
- D) FeSO_4

159. Tarkibiga xrom kiruvchi ferment:

- A) Tripsin*
- B) Karboangidraza
- C) Hidrogenaza
- D) Amilaza

160 Metabolizmga ta'sir etuvchi d-element, masalan siydik hosil bo'lishiga:

- A) Marganes *
- B) Mis
- C) Kumush
- D) Temir

161 Metallofermentlar tarkibiga kiruvchi elementlar?

- A) d-elementlar *
- B) p-elementlar
- C) f-elementlar
- D) g-elementlar

162 To'qimalar nafas olish fermenti tarkibiga kiruvchi element?

- A) Xrom *
- B) Mis
- C) Molibden
- D) Qo'rg'oshin

163 Tibbiyotda dezinfeksiyalovchi H_2O_2 eritmasi konsentratsiyasi:

- A) 3% *
- B) 6%
- C) 20%
- D) 25%

164 Organizmda H_2O_2 parchalovchi ferment:

- A) Katalaza *
- B) Hidrolaza
- C) Karboangidraza
- D) Dekarboksilaza

165 Kimyoning kimyoviy reaksiya tezligini va muvozanatini o'rganuvchi bo'limi:

- A) Kimyoviy kinetika *
- B) Kimyoviy termodinamika
- C) Organik kimyo
- D) Kolloid kimyo

166 Tezligi eng katta bo'lgan reaksiyani ko'rsating:

- A) $\text{H}_2 + \text{F}_2 = 2\text{HF}$ *
- B) $\text{N}_2 + \text{O}_2 = 2\text{NO}$
- C) $\text{H}_2 + \text{I}_2 = 2\text{HI}$
- D) $\text{H}_2 + \text{Br}_2 = 2\text{HBr}$

167. Reaksiya tezligini pasaytiruvchi moddalar:

- A) Ingibitor *
- B) Stabilizator
- C) Promotor
- D) Ferment

168 Reaksiya tezligini oshiruvchi moddalar

- A) Promotor *
- B) Ingibitor
- C) Stabilizator
- D) Koagulyator

169 Reaksiya tezligiga temperatura tasiri:

- A) Oshiradi *
- B) Pasaytiradi
- C) Barqarorlashtiradi
- D) Barqarorlashtiradi

170 Reaksiya tezligiga konsentrasiya tasiri:

- A) Kuchaytiradi *
- B) Kamaytiradi
- C) To'xtatadi
- D) Nolga tenglashtiradi

171 Kimyoviy reaksiya tezligi o'lchov birligi:

- A) Mol/l·sekund *
- B) Metr/sekund
- C) Joule/mol
- D) Kjoule/g.grad

172 Kuchli elektrolitlar dissosiasiyalanish konstantasi:

- A) 30% ko'p *
- B) 3% kam
- C) 100 %
- D) 50% dan ko'p

173 Kuchsiz elektrolitlar dissosiasiyalanish konstantasi:

- A) 3% kam *
- B) 3% ko'p
- C) 3 dan 30% gacha
- D) 1 % dan kam

174 Elektrolitlar dissosiasiyalanish hususiyati kattaligi:

- A) Dissosiasiyalanish darajasi *
- B) Molekulalar konsentrasiyasi
- C) Eruvchanlik ko'paytmasi
- D) Assotsialanish darajasi

175 Izotonic eritma:

- A) bir hil osmotik bosimli *
- B) yuqori osmotik bosimli
- C) kichik osmotik bosimli
- D) har xil osmotik bosimli

176 Elektrolit eritmalari uchun Vant-Goff qonuni

- A) $P = icRT$ *
- B) $\alpha = k.P$

- C) $P = cRT$
- D) $P = ipRT$

177 Kimyoviy energiya saqlovchisi

- A) ATF *
- B) Ferment
- C) AMF
- D) DNK

178 Plazmoliz-

- A) Suvni hujayradan chiqishi *
- B) Suvni hujayraga kirishi
- C) Hujayradan havo chiqishi
- D) Hujayradan na va k chiqishi

179 Gemoliz-

- A) Suvni hujayraga kirishi *
- B) Hujayraga havo kirishi
- C) Hujayradan havo chiqishi
- D) Suvni hujayradan chiqishi

180 Electrolit konsentrasiyasi kamayishi bilan dissosiasiyalanish darajasi

- A) O'garmidi *
- B) Kamayadi
- C) Barqarorlashadi
- D) Beqarorlahadi

181 Elektrolitic dissotsiasiyalanish darajasi chekiz suyultirilgandagi eritmada:

- A) $\alpha > 1$ *
- B) $\alpha < 1$
- C) $\alpha = 1$
- D) $\alpha = 5$

182 Fermentlar aktivligi pasayganda kelib chiqqigan kasallik:

- A) Fermentopatiya *
- B) Diabet
- C) Bazedov kasalligi
- D) Kesson kasalligi

183 Fosfat kislotani organizmda qaysi ferment ajratadi:

- A) Fosfotaza *
- B) Oksidaza
- C) Hidrolaza
- D) Peroksidaza

184 Oksidlangan moddaga kislorod yetkazib beradigan fermentlar:

- A) Peroksidaza *
- B) Oksidaza
- C) Hidrolaza
- D) Fosfotaza

185 Hujayra ichida ta'sir ko'rsatadigan bufer sistema asosan -bu:

- A) fosfatli *
- B) ammiakli
- C) atsetatli
- D) oqsilli

186 Fosfatli bufer sistemaning tarkibi:

- A) $\text{NaH}_2\text{PO}_4 + \text{Na}_2\text{HPO}_4$ *
- B) $\text{PtCOONa} + \text{Pt COOH}$
- C) $\text{Na}_3\text{RO}_4 + \text{H}_3\text{RO}_4$
- D) $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{NH}_4\text{OH}$

187 Raulni 1 qonuni amal qiluvchi eritmalar:

- A) Konsentrlangan elektrolit eritmalar *
- B) Suyultirilgan elektrolit eritmalar
- C) Suyultirilgan noelektrolit eritmalar
- D) Konsentrlangan noelektrolit eritmalar

188 Eritma qaynash haroratini ortishi konsentrasiyaga bog'liqligi (Raulni 2 ebulioskopik qonuni)

- A) Konsentrasiya ortishi bilan qaynash harorati ortadi *
- B) Konsentrasiya ortishi bilan qaynash harorati pasayadi
- C) Konsentrasiya pasayishi bilan qaynash harorati O'zgarmaydi
- D) Konsentriyani tasiri yo'q

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

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

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

- A) N_2 *
- B) CH_4
- C) O_2
- D) CO_2

191 Suvning qattiqligi quyidagi ionlarning mavjudligi bilan bog'liq:

- A) Magniy va kalsiy *
- B) Natriy va magniy
- C) Natriy va kaliy
- D) Natriy va mis

192 Suvning doimiy qattiqligi ...kalsiy va magniy tuzlarining mavjudligi bilan bog'liq:

- A) Xloridlar *
- B) Atsetatlar
- C) Fosfatli
- D) Bikarbonat
- E) Oksolat

193 Suvning vaqtinchalik qattiqligi... kalsiy va magniy tuzlari bilan bog'liq

- A) Bikarbonatli *
- B) Sulfatli
- C) Xlorli
- D) Oksolat

194 Suvning doimiy qattiqligi... kalsiy va magniy tuzlarining mavjudligi bilan bog'liq:

- A) Bikarbonat *

- B) Fosfatli
- C) Sulfatli
- D) Oksolat

195 Suvning umumiy qattiqligi... kalsiy va magniy tuzlarining mavjudligi bilan bog'liq:

- A) Bikarbonatli va sulfatli *
- B) Barcha kislotalar bilan
- C) Xloridli va sulfatli
- D) Bikarbonat, fosfat va silikat

196 Reaksiya ekzotermik, agar:

- A) Q musbat va ΔH manfiy *
- B) Q va ΔH manfiy
- C) Q manfiy va ΔH musbat
- D) Q va ΔH yig'indisi musbat

197 Reaksiya endotermik, agar:

- A) Q manfiy va ΔH musbat *
- B) Q va ΔH musbat
- C) Q musbat va ΔH manfiy
- D) Q va ΔH yig'indisi musbat

198 Organizmda entropiya pasayishi quyidagi jarayonda kuzatiladi:

- A) Issiqlik chiqishi bilan *
- B) O'z-o'zicha bormaydigan jarayonlarda
- C) Ekzotermik jarayonlarda
- D) Entalpiya belgisi manfiy tomonga o'zgarishi bilan

199. O'z-o'zicha boradigan jarayonlarda manfiy qiymatga ega bo'ladi:

- A) Ichki energiya *
- B) Entropiya va temperatura
- C) Entalpiya va erkin energiya
- D) Entropiya va bog'langan energiya

200. Teri va shilliq qavat yalliglanishida, qon to'xtatish uchun aluminiy birikmalaridan qaysi biri ishlatiladi:

- A)Kaliy alyuminiyli achiq tosh *
- B) Alyuminiy sulfat
- C)Alyuminiy gidroksid
- D)Alyuminiy karbonat

201.Aluminiyni qaysi Birikmasi lat yeganda kompres qo'yish uchun ishlatiladi.

- A)Alyuminiy sulfat *
- B)Aluminiy atsetat asosli tuzi
- C)Kaliy alyuminiyli achiq tosh
- D)Alyuminiy karbonat

202.Jarrohlik amaliyotida narkoz uchun ishlatiladigan Birikmani ko'rsating:

- A)NO
- B)N₂O *
- C)NO₂
- D)N₂O₃

203.ATF, ADF, AMF, DNK va RNK tarkibiga kiruchi p-element:

- A)P *
- B)S
- C)N

D)F

204. Aminokislota tarkibiga kiruvchi p-elementlar:

- A) N, O, C *
- B) P, Na, K
- C) P, S, K
- D) Al, O, C

205. $Zn(OH)_2$ NaOHda eriganda qaysi birikma hosil bo'ladi:

- A) Na_2ZnO_2 *
- B) $NaZnO_2$
- C) $Na(ZnO_2)_2$
- D) $Na_3(ZnO_2)_2$

206. Zn^{2+} ionlariga hos reaksiya:

-Difeniltiokarbazon eritmasi

- A) $AgNO_3$ *
- B) KNO_3
- C) $NaNO_3$
- D) Dimetilglioksim eritmasi

207. Ag^+ ioni hossalari:

- A) Og'riq q'oldiruvchi
- B) Antiseptik *
- C) Allergiyaga qarshi
- D) Uxlatuvchi

208. Yer po'stlogida eng keng tarqalgan d-element:

- A) Marganes
- B) Kumush
- C) Temir *
- D) Oltin

209. Tarkibiga kobalt kiruvchi vitamin ?

- A) Vitamin A
- B) Vitamin F
- C) Vitamin B_{12} *
- D) Vitamin B_6

210. Gem tarkibidagi temir kislorod bilan hosil qiluvchi Birikma:

- A) Oksigemoglobin *
- B) Gemoglobin
- C) Porfirin
- D) Protoporfin

211. Ozuqa tarkibida temir etishmasligida kelib chiqadigan kasallik:

- A) Anemiya *
- B) Sideroz
- C) Fluoroz
- D) Karies

212. Nikel saqlovchi ferment:

- A) Hidrolaza
- B) Arginaza *
- C) Karboksipeptidaza
- D) Amilaza

213.Albinoslar organizmida nikel miqdori:

- A)Ko'tarilgan
- B)Pasaygan
- C)Ta'siri yoq *
- D)Doimiy

214.Vitamin B₁₂ etishmasa kelib chiqadigan kasallik?

- A)Anemiya
- B)Havfli anemiya *
- C)MNS buzilishi
- D)Prostata bezining faoliyati buzilishi

215.Odam organizmida temir turlari:

- A)Fe²⁺, Fe³⁺ *
- B)Fe²⁺, Fe⁴⁺
- C)Fe²⁺, Fe⁵⁺
- D)Fe³⁺, Fe⁶⁺

216.Qaysi eritmaga qizil qon tanachalari solinganda gemoliz hodisasi kuzatiladi

- A)Gipertonik
- B)Gipotonik *
- C)Izotonik
- D)Konsentrlangan

217.Qanday holatda elektrolit osonroq dissotsiatsiyalanadi

- A)Dissotsiatsiyalanish konstantasi yuqori qiymatga ega bo'lganda *
- B)Dissotsiatsiyalanish konstantasi past qiymatga ega bo'lganda
- C)Dissotsiatsiyalanish konstantasi qiymati o'zgarganda
- D)Dissotsiatsiyalanish konstantasi yuqori qiymatga ega bo'lmaganda

218.Eritma konsentratsiyasini eritma muzlash haroratini pasayishiga qanday bog'liqligi bor (Raulning 2-qonuni--krioskopiya)

- A)Eritma konsentratsiyasi qancha yuqori bo'lsa u shuncha past haroratda muzlaydi *
- B)Eritma konsentratsiyasi qancha past bo'lsa u shuncha past haroratda muzlaydi
- C)Eritma konsentratsiyasi qancha yuqori bo'lsa u shuncha yuqori haroratda muzlaydi
- D)Eritma konsentratsiyasiga bog'liq emas

219.Qanday holatda har xil konsentratsiyali eritmalar chegarasida osmotik bosim yuzaga keladi

- A)Ular o'zaro ta'sirlashganda
- B)Ular orasida yarim o'tkazgich to'siq bo'lganda *
- C)Eritmalar qizdirilganda
- D)Eritmalar sovutilganda

220.Osmos – bu ... yarim o'tkazgich to'siq orqali o'tish hodisasidir

- A)Eritmaning erituvchiga *
- B)Erituvchining eritmaga
- C)Erituvchilarda erigan moddaning
- D)Erituvchi va erigan moddaning

221.Elektrolitning dissotsiatsiyalanish darajasi – bu ...

- A)Molekulaning shu eritmadagi erigan ionlar soni *
- B)Eritmadagi butun molekular soni
- C)Shu eritmada erigan molekularning ionlar sonini butun eritmadagi molekular soniga nisbati
- D)Eritmadagi butun molekular sonini shu eritmada erigan molekularning ionlari soniga nisbati

222. $2A(\text{gaz}) + B(\text{gaz}) = A_2B$ reaksiyada A moddaning konsentratsiyasini 2 marta oshirilsa reaksiya tezligi necha marta ortadi

- A)4 marta ortadi *
- B)8 marta ortadi
- C)2 marta ortadi
- D)4 marta kamayadi

223.Odamni o'limga olib keluvchi glukozani qondagi miqdori

- A)Kam 5 g/l– katta 30 g/l
- B)Kam 10 g/l-katta 50 g/l *
- C)Kam 20 g/l-katta 70 g/l
- D)Kam 25 g/l-katta 60 g/l

224. Termodinamikaning 1-qonunining matematik ifodasi:

- A) $Q = \frac{\Delta S}{T}$
- B) $\Delta U = \Delta Q$ *
- C) $\Delta Q = T\Delta S$
- D) $Q_v = U_2 - U_1$

225.Termodinamikaning 1-qonuniga muvofiq:

- A)issiqlik sovuq jismdan issiq jisimga o'tmaydi
- B)energiya yo'q bo'lmaydi va yo'qdan hosil bo'lmaydi
- C)hosil bo'lish issiqligi parchalanish issiqligiga teng bo'ladi *
- D)gazlar kata idishdan kichik idishga diffuziyalanadi

226.Kimyoviy reaksiyalarning issiqlik effektini hisoblab topishda qo'llanadigan qonunning muallifi:

- A)Gess *
- B)Raul
- C)Gibbs
- D)Sechenov

227.Gess qonuni asosida hisoblanadigan kattalik:

- A)ichki energiya
- B)entalpiyaning o'zgarishi *
- C)Gelmgels energiyasi
- D)bosimning o'zgarishi

228.Gess qonuniga muvofiq kimyoviy reaksiyalarning issiqlik effekti bog'liq:

- A)reaksiya o'tayotgan bosqichlar soniga
- B)moddalarning tabiati va agregat xolatiga*
- C)temperaturaga
- D)yuzaning kattaligiga

229.Osmotik bosimlari teng bo'lgan eritmalarning nomlanishi:

- A)gomogen
- B)izotonik *
- C)gipertonik
- D)gipotonik

230.Qonga izotonik bo'la oladigan eritma:

- A)NaCl 5%
- B)NaCl 0.9% *
- C)KCl 5%
- D)Glyukoza 25%

231.Eritma ustida erituvchining bug' bosimi:

- A) toza erituvchilikidan past *
- B) toza erituvchilikidan yuqori
- C) atmosfera bosimiga teng
- D) toza erituvchilikiga teng

232. Eritma ustidagi bug' bosimining o'zgarishini ta'riflovchi qonunning muallifi:

- A) Gess
- B) Raul *
- C) Sechenov
- D) Genri

233. Hidrokarbonatli bufer sistemaning tarkibi:

- A) $\text{NaH}_2\text{PO}_4 + \text{Na}_2\text{HPO}_4$
- B) $\text{NaHCO}_3 + \text{H}_2\text{CO}_3$ *
- C) $\text{PtCOONa} + \text{Pt COOH}$
- D) $\text{NH}_4\text{CO}_3 + \text{NH}_4\text{OH}$

234. Hidrokarbonatli bufer sistemaga ON^- ionlarini ta'sir etish mexanizmi quyidagicha aks ettiriladi:

- A) $\text{H}_2\text{CO}_3 + \text{OH}^- = \text{HCO}_3^- + \text{H}_2\text{O}$ *
- B) $\text{H}_2\text{PO}_4^- + \text{OH}^- = \text{HPO}_4^{2-} + \text{H}_2\text{O}$
- C) $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{OH}^- = \text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}_2\text{O}$
- D) $\text{Pt COOH} + \text{OH}^- = \text{Pt COO}^- + \text{H}_2\text{O}$

235. Qon to'htatuvchi, allergiyaga qarshi, yallig'lanishga qarshi modda:

- A) K_2SO_4
- B) CaSO_4
- C) Na_2SO_4
- D) $\text{CaSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ *

236. Kesson kasalligi paydo bo'lishi sababi

- A) Yuqori bosimdan normal bosimga o'tish *
- B) Normal bosimdan yuqori bosimga o'tish
- C) Bosimni ta'siri yo'q
- D) Yuqori harorat

237. Fosfatli bufer sistemaga ON^- ionlarini ta'sir etish mexanizmi quyidagicha aks ettiriladi:

- A) $\text{Na}_3\text{RO}_4 + \text{OH}^- = \text{H}_3\text{RO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- B) $\text{H}_2\text{PO}_4^- + \text{OH}^- = \text{HPO}_4^{2-} + \text{H}_2\text{O}$ *
- C) $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{OH}^- = \text{NH}_4\text{OH} + \text{Cl}^-$
- D) $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{OH}^- = \text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}_2\text{O}$

238. Organizmning barcha a'zolarida ta'sir ko'rsatuvchi bufer sistema -bu:

- A) fosfatli
- B) ammiakli
- C) atsetatli
- D) oqsilli *

239. Xlarning jami elektronlarining nechtasi p elektronga tegishli?

- A) 11 *
- B) 6
- C) 8
- D) 12

240. 2,17 g simob (II)-oksidi parchalanganda n.sh. da qancha hajm kislorod hosil qiladi?

- A) 0,112L *
- B) 0,12L

- C)112L
D)0,123L

241. Tarkibida 49g sulfat kislota bo'lgan eritmaga 20g natriy gidroksid ta'sir ettirildi. Hosil bo'lgan tuzning nomini va massasini aniqlang?

- A)60g NaHSO₄*
B)50g NaHSO₄
C)55 g NaNO₃
D)60g Na₂SO₄

242. Quyidagi qaysi tuz lyapis?

- A)AgNO₃*
B)NaNO₃
C)KN O₃
D)LiNO₃

243. Qaysi tuzlar faqat kation bo'yicha gidrolizga uchraydi?

- A)Ammoniy xlorid; rux nitrat*
B)Kalsiy karbonat ;kaliy sulfat
C)Kaliy sulfat; bariy nitrat
D)Natriy atsetat; alyuminiy xlorid

244. Ion bog'lanishli moddalar berilgan qatorni toping?

- A)HCl,H₂,Cl₂*
B)NaCl,KF,KCl
C)NaCl CaO O₂
D)H₂,O₂,Cl₂

245. Elektrolitik dissotsiatsiyalanish nazariyasini fanga birinchi bo'lib kiritgan olim kim?

- A)S.Arrenius*
B)Mendeleyev
C)Kablukov
D)Lomonosov

246. 200 gr ohaktosh parchalanishidan n.sh.da 33,6 litr karbonat angidrid hosil bo'lgan.Ohaktosh tarkibida foiz kalsiy karbonat mavjud?

- A)75%*
B)65%
C)70%
D)60%

247. CO₂ ni sifat jihatdan aniqlash tenglamasi

- A)Ca(OH)₂ +CO₂ =CaCO₃ +H₂O*
B)Mg +CO=MgO +C
C)CaCO₃ =CaO +CO₂
D)CaCO₃ +H₂O = Ca(OH)₂ +CO

248. Shisha tarkibida $\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{CaO} \cdot 6\text{SiO}_2$ necha foiz SiO_2 bor?

- A) 75,3% *
- B) 30%
- C) 11,7%
- D) 13%

249. 23 gr natriy metalning 200 gr suvda eritilishi natijasida hosil bo'lgan eritmadagi o'yuvchi natriyning konsentratsiyasi % ni toping?

- A) 10,3% *
- B) 1,03%
- C) 103%
- D) 130%

250. 180 gr suvda 90 gr modda erishidan xosil bo'lgan eritmaning massa ulishini aniqlang?

- A) 0,33 *
- B) 0,03
- C) 0,28
- D) 0,38

251. 50 g 2 valentli metal karbonati parchalanganda 11,2 litr karbonat angidridi ajralib chiqdi. Bu moddaning formulasini toping?

- A) CaCO_3 *
- B) Na_2CO_3
- C) MgCO_3
- D) K_2CO_3

252. Qaysi tuzlar gidrolizga uchramaydi? 1. kaliy permanganat 2. seziiy ftorid 3. ammoniy yodid 4. kumush nitrat 5. alyuminiy xlorid

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

253. Teri pigmentatsiyasida, temirni o'zlashtirilishida muhim rol o'ynovchi element?

- A) Mis *
- B) Temir
- C) Kalsiy
- D) Kaliy

254. Tarkibida 75% kaliy xlorid bo'lgan 1t kaliyli o'g'itdagi ozuqa modda miqdorini toping?

- A) 473,3 *
- B) 473
- C) 234,5
- D) 34,5

255. Oddiy superfosfat formulasi?

- A) $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 \times \text{CaSO}_4 \times 4\text{H}_2\text{O}$ *
- B) $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 \times \text{CaSO}_4$
- C) $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 \times \text{CaSO}_4 \times \text{H}_2\text{O}$
- D) $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 \times 4\text{H}_2\text{O}$

256. Ammiakli selitra uchun dastlabki xomashyo nima?

- A) Havo va suv *
- B) Qaldiroq gaz
- C) Sintez gaz
- D) Suv gazi

257. Natriy atsetat; alyuminiy xlorid

- A) Kaliy sulfat; bariy nitrat *
- B) Kalsiy karbonat ;kaliy sulfat
- C) Qaysi tuzlar faqat kation bo'yicha gidrolizga uchraydi?
- D) Ammoniy xlorid; rux nitrat

258. Rux bilan reaksiyaga kirishib sinkat tuzini hosil qiladigan modda qaysi?

- A) NaOH *
- B) H_2SO_4
- C) NO
- D) HCl

259. Fosgenning hosil bo'lish reaksiya tenglamasini ko'rsating?

- A) $\text{CO} + \text{Cl}_2 = \text{COCl}_2$ *
- B) $\text{CO} + \text{SnO}_2 = \text{Sn} + \text{CO}_2$
- C) $\text{CO}_2 + \text{C} = 2\text{CO}$
- D) $\text{Mg} + \text{CO}_2 = \text{MgO} + \text{C}$

260. Keramika nima?

- A) Gildan tayyorlangan buyumlar *
- B) sement ishlab chiqarish uchun xomashyo
- C) kalsiy va natriy silikatlarining SiO_2 bilan qotishmashi
- D) Qum

261. 54 gr kristall soda $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10 \text{H}_2\text{O}$ dan natriy karbonatning 10%li eritmasini tayyorlash uchun qanday suv kerak?

- A) 146 *
- B) 180
- C) 574
- D) 202

262. 60 gr ohaktosh qizdirilganda 32 gr CaO olindi. Ohaktoshdagi CaCO_3 ning massa ulushini aniqlang?

- A) 95.2 *
- B) 0,553
- C) 94
- D) 0,84

263. C ning allotropik shakl o'zgarishlari to'g'ri ko'rsatilgan qatorni ko'rsating?

- A) grafit, karbin *
- B) karbin, ozon
- C) karbin, oq fosfor
- D) grafit, olmos

264. Ichimlik sodasining kimyoviy formulasini ko'rsating?

- A) NaHCO_3 *
- B) CaCO_3
- C) NaCl
- D) NaOH

265. Shisha tarkibidagi $\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{CaO} \cdot 6\text{SiO}_2$ tarkibidagi CaO ning massa ulushini aiqlang?

- A) 11,7 *
- B) 15,6
- C) 50,4
- D) 10,7

266. 0,25 mol H_2 da nechta molekula bor?

- A) $1.505 \cdot 10^{23}$ **
- B) $3.01 \cdot 10^{23}$
- C) $25.05 \cdot 10^{23}$
- D) $0,7525 \cdot 10^{23}$

267. Metallarni olinish usullari berilgan qatorni belgilang?

- A) Elektrotermik Pirometallurgik gidrometallurgik *
- B) Pirometallurgik gidrometallurgik
- C) Aktiv metallar ta'sirida
- D) Oksidlash va qaytarish

268. Rangli metallarga nimalar kiradi?

- A) Temirdan boshqa metallar *
- B) Engil metallar
- C) Noyob metallar
- D) Og'ir metallar

269. Projektor va reflektor tayyorlashda qaysi metaldan foydalaniladi?

- A) In ,Ag *
- B) Au ,Fe
- C) Al Ba
- D) Cu ,Hg

270. Metallarni aktivlik qatorini kim tuzgan?

- A) N. Beketov *
- B) N. Zinin
- C) J .Dalton
- D) J. Prustli

271. 5.6 gr temirni oksidlash uchun (n.sh.d-necha litr kislorod kerak?

- A)1.49 l *
- B)2.43 l
- C)1.18 l
- D)3.03 l

272. Elektroliz qonunlarini yaratgan olim kim?

- A)M. Faradey*
- B)A.Lavuaze
- C)N.Beketov
- D)K.Vinkler

273. 390 gr kaliy necha mol?

- A)10 mol *
- B)7mol
- C)9mol
- D)5mol

274. Chili selitrasini belgilang?

- A) NaNO_3 **
- B)KCl
- C)NaCl
- D) NaNO_2

275. Kaliy alangani qanday rangga bo'yaydi?

- A)Och binafsha *
- B)Qizil
- C)Sariq
- D)Ko'k

276. Temirning ferrotsen birikmalari qanday kasallikka da'vo?

- A)Kam qonlikka *
- B)Suyak kasalliklariga
- C)Nerv kasalliklariga
- D)teri kasalliklariga

277. $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot n \text{H}_2\text{O}$ ushbu moddaning nomini toping?

- A)Boksit *
- B)Korund
- C)Nefelin
- D)kaolin

278. Tarkibida 2.14 % dan ko'p C tutgan Fe va C qotishmasi---?

- A)Cho'yan *
- B)Po'lat
- C)Ligerlangan cho'yan
- D)Kulrang cho'yan

279. Mn ning qaysi oksidi kislotali oksid?

- A)Marganes (VII) oksidi *

- B) Marganes (IV) oksidi
- C) Marganes (VI) oksid
- D) Marganes peroksidi

280. Na-K-Rb-Cs qatorida ozonidlarning barqarorligi qanday o'zgaradi?

- A) Ortadi *
- B) Kamayadi
- C) O'zgarmaydi
- D) Avval ortib, keyin kamayadi

281. Laboratoriyada magniy lentasi yonib ketdi. Yong'innio'chirish kerak?

- A) Qum sepib *
- B) Suv sepib
- C) O't o'chirishdan foydalanib
- D) Ichimlik soda sepib

282. O'zbekistonda nechta metal koni bor?

- A) 40 *
- B) 50
- C) 60
- D) 70

283. Fosforli o'g'itlar turlaridan birining tarkibida 40% $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ bo'ladi. Bir tonna ozuqa elementi P_2O_5 bu o'g'itning qancha miqdorida bo'ladi?

- A) 4,117t *
- B) 41,17t
- C) 43,17t
- D) 78,17t

284. Quyidagi moddalarning qaysilari faqat oksidlovchi bo'la oladi?

- A) $\text{KNO}_3, \text{KMnO}_4, \text{SO}_3$ **
- B) $\text{KNO}_3, \text{KNO}_2, \text{NH}_3$
- C) $\text{H}_2\text{S}, \text{Zn}, \text{CH}_4$
- D) $\text{NH}_3, \text{Cl}_2, \text{PH}_3$

285. Ammiakning mo'l miqdordagi (platina ishtirokid-yoqilishidan olingan mahsulot o'z-o'zidan jigarrangda kiradi. Shu mahsulotning kislorod ishtirokida suvda eritilishidan hosil bo'lgan modaning molekulyar massasini toping?

- A) 63 *
- B) 98
- C) 17
- D) 47

286. Vodorodning hajmiy ulushi 60% bo'lgan vodorod va azotdan iorat 124g aralashmadagi azot massasini (g) aniqlang?

- A) 112 *
- B) 12
- C) 49,6
- D) 74,4

287.Quyidagi berilgan metallardan 1 moldan olib suvga tashlansa ,qaysi biri suvdan ko'proq miqdorda (mol) vodorodni siqib chiqaradi?

- A)Al *
- B)K
- C)Na
- D)Li

288.Mis kuporosi va kristall soda aralashmasi tarkibida 46,8% suv bo'lsa aralashma tarkibidagi kristall sodaning massa ulushini toping?

- A)40 *
- B)60
- C)14,8
- D)38,4

289.NaOH ning 400 gramm 2% li eritmasiga gallogen ta'sir ettirilishidan ajralib chiqqan gaz suv bug'lari bilan birikib ,2,24 litr kislorod ajratadi. Reaksiyaga qaysi gallogen va qancha miqdorda kirishadi?

- A)4,48l F *
- B)44,8L Cl
- C)66,7L J
- D)4,48L Cl

290.Qaysi tuzlar faqat kation bo'yicha gidrolizga uchraydi?

- A)Ammoniy xlorid; rux nitrat *
- B)Kalsiy karbonat ;kaliy sulfat
- C)Kaliy sulfat; bariy nitrat
- D)Natriy atsetat; alyuminiy xlorid

291.Iridiy zar suvida erib hosil qiladi?

- A)Reaksiya bormaydi *
- B)IrCl₂
- C)IrCl₄
- D)IrCl₃

292.Tirik organizmda siydik hosil bo'lishida ishtirok etadigan element...?

- A)Mn *
- B)Ca
- C)Mg
- D)K

293.Davriy qonunning hozirgi zamon ta'rifiga ko'ra : Kimyoviy elementlarning xossalari shuningdek ular birikmalarining shakl va xossalari elementlar Bilan davriy ravishda bog'liqlikda bo'ladi. Ta'rifda tushib qoldirilgan so'zni toping?

- A)Yadro zaryadlari *
- B)Atom massalari
- C)Neytronlar soni
- D)Atom og'irliklari

294.Qaysi qatorda faqat metalmaslar keltirilgan

- A)Azot,oltinugurt,xlor,fosfor *
- B)Natriy,alyuminiy,kobalt,azot

C)Rubidiy,azot,kislorod,vodorod

D)Xlor,azot ,kislorod,litiy

295.Qaysi qatordagi elementlar elektrmanfiyligi ortib borishda joylashtirilgan?

A)K,Ca,Sc,Ti,V *

B)K,ca,V,Ti,Sc

C)I,Br,Cl,F,N

D)Nb,Zr,Y,Sr,Sc

296.Qachon reaksiya qaytmas bo'ladi ?

A)Cho'kma tushsa

B)Suv hosil bo'lsa

C)Gaz ajralsa

D)Barcha javob to'g'ri *

297.Quyida keltirilgan qaysi qatordagi gazlar havodan yengil ?

A)Metan,amiak *

B)Karbonat angidirit

C)Vodorot ,metan

D)Vodorot, etan

298.Kimyoviy reaksiyalarda quyidagi parametrlardan qaysi biri doimo o'zgarmay qoladi?

A)Massa. *

B)Bosim.

C)Hajm.

D)Harorat.

299.Qaysi qatorda elementlar atomlarining radiusi ortib borishi tartibda joylashgan?

A)O, S, Se, Te *

B)C, B, Be, F

C)Sn, Ge, Si, C

D) Na, K, Rb, H

300.Elektronlarning atom va ion radiuslari bir-biridan farq qiladimi?

A)Musbat ionning radiusi neytral atomning radiusidan kichik bo'ladi. Manfiy ionning radiusi neytral atomning radiusidan katta bo'ladi. *

B)Musbat ionning radiusi neytral atomning radiusidan katta bo'ladi

C)Manfiy ionning radiusi neytral stomning radiusidan kichik bo'ladi.

D)Musbat va manfiy ionlarning radiuslari neytral atomlarning radiuslariga teng bo'ladi.

301.Quyida keltirilgan molekular tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi ortib borishi tartibida joylashtirilgan qatorni aniqlang.

1) CO, 2) NO, 3) Li₂O, 4) BeO, 5) T₂O

A)5, 4, 1, 3, 2*

B)2, 4, 3, 1, 5

C)2, 3, 1, 4, 5

D)5, 3, 4, 1, 2

302.Quyidagi yonilg'ilardan qaysi biri yonganda suv hosil bo'ladi?

1.Ko'mir. 2. Tabiiy gaz. 3. Qattiq o'tin.

- A) Tabiiy gaz va qattiq o‘tin yonganda.*
- B) Tabiiy gaz yonganda
- C) Ko‘mir yonganda
- D) Barcha yonilg‘ilar yonganda

303. Vodorod quyidagi qaysi moddalar bilan reaksiyaga kirishadi?

1) FeO, 2) S, 3) O₂, 4) H₂O, 5) K₂O, 6) N₂, 7) Ca, 8) Ag, 9) P, 10) HCl

- A) 1,2,3,6, 7,9.*
- B) 4, 5,10.
- C) 1,2, 3,8, 9, 10
- D) 3, 6,7, 8, 9,10.

304. Kimyo laboratoriyasida vodorod qanday usullar bilan olinadi?

- A) Rux metaliga xlorid kislotasi ta‘sir ettirib*
- B) Mis metaliga xlorid kislotasi ta‘sir ettirib.
- C) Suvni qizdirib
- D) Metanni parchalab

305. Quyidagi qaysi moddalar suvdan juda tez eriydi ?

1. Shakar. 2. Osh tuzi. 3. Gips. 4. Soda. 5. Kislorod.

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

306. Erituvchanlik nima?

- A) 100 g erituvchida eruvchining erishi mumkin bo‘lgan qiymati*
- B) 1 g erituvchida eruvchining erishi mumkin bo‘lgan qiymati.
- C) 1000 g erituvchida eruvchining erishi mumkin bo‘lgan qiymati.
- D) 10 g erituvchida eruvchining erishi mumkin bo‘lgan qiymati.

307. 100 g eritmada 34 g tuz erigan holatda bo‘lsa, uning foiz konsentratsiyasi nechaga teng?

- A) 3,4*
- B) 0,34
- C) 3,4
- D) 6,8.

308. Ko‘rsatilgan moddalardan qaysilari oddiy moddalar?

- A) O₂, N₂, O₃.*
- B) SO, SO₂, N₂O;
- C) SN₄, S₂N₄, N₂O₂;
- D) SO₂, SO₃, H₂S;

309. Quyidagi birikmalarning qaysi guruhidagi birikmalarda kimyoviy bog‘lanish yuqori ionli tabiatga ega?

- A) NaH, CaH₂, LiH.*
- B) H₂, H₂O, H₂O₂
- C) H₂S, NH₃, C₂H₂

D)NH₃, PH₃, CH₄;

310.Quyidagi ta'riflardan qaysi biri tarkibning doimiylik qonuniga mos keladi ?.

- A)Molekulyar tuzilishga ega bo'lgan birikmalarning tarkibi ularning olinish usuliga bog'liq bo'lmagan holda doimiy bo'ladi*
- B)Moddalarning xossalari ularning sifat va miqdoriy tarkibi hamda kimyoviy tuzilishi bilan belgilanadi.
- C)Istalgan kimyoviy birikma aniq va doimiy tarkibga ega
- D)Ko'p hollarda moddalarning tarkibi boshlang'ich moddalar tarkibiga bog'liq bo'ladi.

311.Qanday moddalar izomorf moddalar deb ataladi?.

- A)Kimyoviy xossalari jihatidan bir-biriga o'xshash ba'zi moddalarning kristallari bir xildagi shaklda bo'ladigan moddalar.*
- B)Kimyoviy xossalari jihatidan bir-biriga o'xshash, lekin kristallari xar xil shaklda bo'ladigan moddalar.
- C)Kimyoviy xossalari bilan bir-biridan farq qiladigan, lekin kristallari bir xil shaklda bo'ladigan moddalar.
- D)Kimyoviy xossalari va kristallari shakli bilan farq qiladigan moddalar

312.Qanday moddalar polimorf moddalar hisoblanadi?.

- A)Sharoitga qarab turli shaklda kristallar hosil qilishi mumkin bo'lgan moddalar.*
- B)Sharoitga qarab amorf holdagi moddalar hosil qiluvchi moddalar
- C)Sharoitga qarab bir xil shakldagi kristallar hosil qilishi mumkin bo'lgan xar xil moddalar.
- D)Sharoitga qarab kristall yoki amorf holdagi qattiq moddalar hosil qiluvchi moddalar.

313.Rentgen nurlarini zarrachalar oqimi deb aytish mumkinmi?.

- A)Zaryadlangan katta energiyaga ega bo'lgan nur*
- B)Mumkin
- C)Ham zarracha va elektromagnit to'lqin
- D)Protonlar oqimi

314.Eritmaning 2 litrida 3 mol modda bo'lsa, uning molyar konsentratsiyasi nechaga teng?.

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

315.Elektron spektroskopiyada molekulaning qanday harakatlari kuzatiladi?.

- A)Elektronlar harakati*
- B)Kimyoviy bog'ni tebranma harakati
- C)Molekulani aylanma harakati
- D)Molekulani energetik pog'onalaridagi

316.Eritmada erigan moddaning massa ulushi 0,034 ga teng bo'lsa, uning foiz konsentratsiyasi nechaga teng?.

- A)3,4*
- B)0,034
- C)0,34
- D)34

317.Qish faslida suv havzalarining yuza qismi muzlaydi. Ammo qattiq holatdagi muz suv tubida cho'kmaydi. Bu hodisaning sababini tushuntiring .

- A)Suvning anomal fizik xossaligidan biri 4°C dagi suvning zichligi eng yuqori, ya'ni 1 g/ml ga tengligi. Suvning zichligi 4°C dan yuqorida ham, past haroratda ham 1 g/ml dan kichik bo'ladi.Shining uchun muz suvning sirtida joylashadi.*
- B)Qattiq moddalar suyuq moddalardan yengil bo'ladi.
- C)Muz suvdan og'ir, u albatta cho'kadi.
- D)Havo haroratiga bog'liq holda yo cho'kadi, yo cho'kmaydi

318.Quyidagi oksidlarning qaysilari suv bilan reaksiyaga kirishib kislota hosil qiladi?. 1) K_2O . 2) P_2O_5 . 3) SO_3 . 4) SiO_2 . 5) HgO . 6) Al_2O_3 . 7) CO_2 . 8) Fe_2O_3 .

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

319.Quyidagi oksidlardan qaysilari kislotalar bilan reaksiyaga kirishadi ?.

- 1) K_2O . 2) CO_2 . 3) MgO . 4) P_2O_5 . 5) SO_2 . 6) Al_2O_3 . 7) BaO .
- A)1,3,6,7 *
- B)2, 5, 6,7
- C)1, 3, 7.
- D)1, 2, 7.

320.Bir xil miqdorda olingan quyidagi birikmalaning qaysi birida temir miqdori ko'p?.

- A) FeO *
- B) Fe_3O_4
- C) Fe_2O_3
- D) FeSO_4 .

321.Mis II) -gidroksid qanday usulda olinadi?.

- A)Misning suvda eriydigan tuzlariga ishqor ta'sir ettirib.*
- B)Misning istalgan tuziga kisiota ta'sir ettirib
- C)Misga suv ta'sir ettirib
- D)Mis oksidiga suv ta'sir ettirib.

322.YAMR spektrlarida qanday o'lov birligi qabul qilingan?.

- A)Nanometr
- B)Gers *
- C)Angstrom

D) Milli ulush

323. 5 g CaCO_3 ni qizdirib necha g CaO olish mumkin?

- A) 2.8 *
- B) 5,6
- C) 1,4
- D) 0,7

324. Quyida berilgan moddalarning qaysilaridan faqat bitta o'zgarish qilib kislota olish mumkin ?.

1) SO_3 , 2) K_2O , 3) Cu(OH)_2 , 4) P_2O_5 , 5) CO_2 , 6) CaCl_2 , 7) MgO , 8) H_2SO_4

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

325. 8 g mis II) -oksid qaytarilganda qancha mis metali hosil bo'ladi?

- A) 6.4 g *
- B) 1,6 g
- C) 9,8 g
- D) 3,4 g

326. Quyidagi qaysi reaksiyalar natijasida tuz hosil bo'ladi?

- A) Natriy sulfid + xlorid kislota \rightarrow *
- B) Mis II)-oksid + vodorod \rightarrow
- C) Kalsiy + suv \rightarrow
- D) Malaxit qizdirish) \rightarrow

327. Quyida keltirilgan molekula va ionlar tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi kamayib borishi tartibida joylashtirilgan qatorni aniqlang .

1) H_3O^+ , 2) H_2O , 3) OH^- , 4) O^{2-} , 5) O^{-1}

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

328. Davriy sistema guruxlarida elementlarning metallik xususiyati qanday o'zgaradi?

- A) Ortib boradi: *
- B) Dastlab ortib, so'ngra kamayadi;
- C) Kamayib boradi;
- D) Dastlab kamayib, so'ngra ortadi;

329. PMR-spektrlarining maydoni (intensivligi) nimani bildiradi?

- A) Elektron manfiy atom bilan bog'langan vodorod atomlarini sonini bildiradi.*
- B) Elektron manfiy atom bilan bog'langan gidroksoniy kationi sonini bildiradi
- C) Molekuladagi umumiy vodorod atomlarini sonini bildiradi
- D) Uglarod atomlari sonini bildiradi

330. Atom yadrosi qanday zarrachalardan iborat bo'ladi?.

- A) neytron, proton; *
- B) neytron, elektron;
- C) elektron, proton
- D) pozitron, elektron;

331. PMR-spektroskopiyasida qanday erituvchilar qo'llaniladi?.

- A) Vodorod atomlari bo'lmagan erituvchilar. *
- B) Nopolyar erituvchilar
- C) Dioxloretan
- D) Har xil spirtlar

332. Reaksiya tezligini 27 marta oshirish uchun temperaturani necha gradus ko'tarish kerak?

Reaksiyaning temperatura koeffitsienti 3 ga teng..

- A) 30°C *
- B) 20°C
- C) 10°C
- D) 40°C

333. Tarkibida vodorodning massa ulushi katta bo'lgan kislotani ko'rsating:.

- A) HF *
- B) H_3PO_4
- C) $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$
- D) HCN

334. Osh tuzining 20 foizli 500 g eritmasini tayyorlash uchun necha g osh tuzi va suv kerak buladi?.

- A) 100 gr osh tuzi va 400 gr suv *
- B) 75 g osh tuzi va 425g suv
- C) 400g osh tuzi va 100 g suv
- D) 80g osh tuzi va 420g suv

335. 0,1n eritmaning qandan hajmida 8 g CuSO_4 erigan bo'ladi l)?.

- A) 1,0 *
- B) 1.5
- C) 2.2
- D) 3.0

336. Moddalarni termik parchalanishida endoeffekt nimani bildiradi?.

- A) Parchalanish issiqlik yutilishi bilan boradi. *
- B) Parchalanish issiqlik chiqishi bilan boradi.
- C) Termik parchalanish past temperaturada boradi.
- D) Parchalanish yuqori temperaturada boradi.

337.11 0,25 n H_2SO_4 eritmasini tayirlash uchun zichligi 1,84 g/ml bo'lgan 96 foizli sulfat kislota eritmasidan necha ml olish kerak?.

- A)6.9 *
- B)5,2
- C)7,8
- D)8,6

338. 10 mol geliy, xlor, temirning massasi (g) qancha? .

- A)40, 710, 560; *
- B)80, 710, 1120;
- C)80, 710, 560;
- D)40, 355, 560;

339. Termik analiz asosida modda parchalanishini qanday termodinamik kattaliklari aniqlanadi?.

- A)Entalpiya va entropiya *
- B)Modda hosil bo'lish issiqligi
- C)Parchalanish energiyasi
- D)Gibbs energiyasi

340. Qutbsiz bog'lar tebranish chastotalari qaysi chpektroskopiya usuli bilan tahlil qilinadi?.

- A)Kombinatsion tarqalish spektroskopiyasi bilan. *
- B)IK-spektroskopiyasi
- C)PMR-spektroskopiyasi
- D)Elektron spektroskopiyasi

341. 12,4 g natriy oksiddan hosil bo'lgan ishqorning eritmasini neytrallash uchun n.sh. da o'lchangan qancha litr karbonat angidrid kerak?.

- A)4.48 *
- B)22,4
- C)44,8
- D)2,24.

342. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$ elektron formula Qaysi galogenga tugri keladi?.

- A)Cl.*
- B)Br.
- C)F
- D)J

343. VI gruppning bosh gruppachasidagi elementlarda nechta valent elektron bo'ladi?.

- A) 6*
- B) 2
- C) 8
- D) 4

344. Qaysi gruppada elementlarning elektromanfiyligi kuchli?

- A) F, Cl, Br *
- B) Li, Na, K
- C) Mg, Ca, Ba
- D) B, Al, Cu

345. Kimyoviy elementning tartib nomeri nimaga teng?

- A) Protonlarning soniga*
- B) Davr nomeriga
- C) Atom massasiga
- D) Neytronlar soniga

346. Quyidagi xossalarning qaysilari elementga tegishli? 1) yadro zaryadi; 2) qaynash temperaturasi; 3) mo'rtlik 4) atom radiusi 5) qovushoqlik .

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

347. Molyar kontsentratsiya nima?

- A) 1 l eritmada erigan modda molyar soni*
- B) 1 l suvda erigan modda miqdori
- C) 1000 gerituvchida erigan modda miqdori.
- D) 1000 g suvda erigan modda miqdori

348. Quyidagi tahriflardan qaysi biri tarkibning doimiylik qonuniga mos keladi?

- A) Molekulyar tuzilishga ega bo'lgan birikmalarning tarkibi ularning olinish usuliga - bog'liq bo'lmagan xolda doimiy bo'ladi;*
- B) Istalgan kimyoviy birikma o'zgaruvchan tarkibga ega.
- C) Moddalarning xossalari ularning sifat va kimyoviy tuzilishi bilan belgilanadi
- D) Istalgan kimyoviy birikma doimiy tarkibga ega;

349. Quyidagi keltirilgan tahriflardan qaysi biri Avogadro qonunini aks ettiradi?

- A) bir xil tashqi sharoitlarda har xil gazlarning teng hajmlaridagi molekulalar soni o'zaro tengdir;*
- B) har qanday moddaning 1 molida molekulalar soni doimiydir;
- C) har qanday gazning 1 moli normal sharoitda 22,4 l hajmga ega;
- D) har qanday gazning 1 moli normal sharoitda $6,02 \cdot 10^{23}$ hajmga ega.

350. Biror guruhchaning quyidagi keltirilgan hollarda ayni elektron tuzilishiga ega bo'lgan elementlarga to'liq elektron analoglar bo'la oladi..

- A) Barcha oksidlanish darajalariga ega bo'lgan birikmalarda; *
- B) Erkin holda;
- C) Faqat eng pastki oksidlanish darajasida;
- D) Faqat eng yuqori oksidlanish darajasida

351. Elementning birikmadagi valentligi nimaga teng?

- A) birikmadagi element tomonidan hosil qilinadigan kovalent bog'lar soniga *
- B) erkin xolatdagi juftlashmagan elektronlar soniga;
- C) mazkur element valent orbitallarining soniga;
- D) element tomonidan hosil qilinadigan ion bog'lar soniga

352. Dissotsilanish darajasi deb .

- A) Dissotsilangan molekular sonining umumiy molekular soniga nisbatiga aytiladi; *
- B) Eritmadagi yoki suyuqlanmadagi barcha erigan molekular soniga aytiladi
- C) Umumiy molekular sonining dissotsilangan molekular soniga nisbatan aytiladi
- D) Dissotsilangan molekular sonining umumiy molekular soniga ko'paytmasiga aytiladi

353. Qaysi javobda kimyoviy xodisa to'g'risida fikr yuritiladi?.

- A) Temirning zanglashi ; *
- B) suvning muzlashi
- C) qirov tushishi
- D) barcha javoblar noto'g'ri

354. Qaysi ta'rif aralashmaga tegishli?.

- A) Ikki yoki undan ortiq molekulalardan tuzilgan modda: *
- B) ikki yoki undan ortiq ionlardan tuzilgan modda;
- C) ikki yoki undan ortiq element atomlaridan tuzilgan modda;
- D) barcha javoblar to'g'ri

355. Og'ir suv oddiy suvdan nima bilan farq qiladi?.

- A) Vodorodning izotop tarkibi har xil bo'lishi *
- B) protonlar sonining har xil bo'lishi
- C) kislorodning izotop tarkibi
- D) qo'shimchalarning miqdorining ko'pligi

356. Katta va kichik davrlar bir-biridan nima bilan farq qiladi? .

- A) Kichik davrda faqat s va p-elementlar, katta davrda esa, bundan tashqari d va f--kichik davrda faqat p-elementlar joylashgan. *
- B) katta davrda faqat d-elementlar joylashgan.
- C) kichik davrda faqat s-elementlar joylashgan.
- D) elementlar joylashgan.

357. Kichik davrda joylashgan element atomlarining tuzilishidagi o'xshashlik va farqlarni ko'rsating? .

- A) Elektron pog'onalari soni bir xil, tashqi elektron pog'onalardagi elektronlar soni va yadro zaryadlari har xil. *
- B) elektron pog'onalar soni bir xil va tashqi elektron pog'onalardagi elektronlar soni teng.
- C) Elektron pog'onalar har xil va har xil miqdordagi tashqi elektronga ega.
- D) elektron pog'onalari, protonlar soni bir xil, elektronlar soni har xil.

358. Davriy sistemadagi elementlarning tartib raqami ortishi bilan ularning .

- A) Atom massasi va elektronlarning umumiy soni ortadi.. *
- B) atom massa va elektronlar soni o'zgarmaydi

- C) atom massasi ortadi, elektronlar soni kamayadi.
- D) atom radiusi kichiklashadi, massasi o'zgarmaydi.

359. Davriy sistemaning bosh guruhcha elementlarida elementlar atomlarining tartib nomeri ortib borishi bilan atomlarda qanday xususiyatlar kuzatiladi? .

- A) Radiusi ortib boradi va metallik xususiyati kuchayadi. *
- B) radiusi va elektromanfiyligi ortib boradi.
- C) radiusi kamayadi va metallik xossasi kuchayadi.
- D) radiusi kamayadi va metallmaslik xossasi susayadi.

360# Davriy sistemada elementlar atomlarining radiusi va ionlanish potentsiali yuqoridan pastga tushish tartibida qanday o'zgaradi? .

- A) radius ortib boradi, ionlanish potentsiali kamayadi. *
- B) ikkala xususiyat ortib boradi.
- C) ikkala xususiyat kamayib boradi
- D) radius ortib boradi.

361#Gidroliz reaksiyalari nima?.

- A) tuzlar bilan suv orasidagi sodir bo'ladigan reaksiyalar*
- B) tuz va asos orasida sodir bo'ladigan reaksiyalar
- C) tuz va kislota orasida sodir bo'ladigan reaksiyalar;
- D) kislota bilan suv orasida sodir bo'ladigan reaksiyalar.

362#Kuchsiz asos va kuchli kislotadan hosil bo'lgan tuzlarning suvdagi eritmasi qanday muhitni namoyon qiladi? .

- A) kislotali;*
- B) neytral.
- C) ishqoriy
- D) kuchli neytral

363#Kuchli asos va kuchsiz kislotadan hosil bo'lgan tuzlarning suvdagi eritmasi qanday muhitni namoyon qiladi? .

- A) ishqoriy*
- B) kuchli neytral
- C) kislotali
- D) neytral.

364#Kuchli asos va kuchli kislotadan hosil bo'lgan tuzlarning suvdagi eritmasi qanday muhitni namoyon qiladi? .

- A) neytral*
- B) kislotali;
- C) ishqoriy;
- D) kuchli neytral.

365#Qanday tuzlar to'liq gidrolizga uchraydi?.

- A) kuchsiz asos va kuchsiz kislotadan hosil bo'lgan tuzlar;*

- B) kuchli asos va kuchsiz kislotadan hosil bo'lgan tuzlar;
- C) kuchsiz asos va kuchli kislotadan hosil bo'lgan tuzlar
- D) barcha tuzlar

366#Sariq qon tuzi $-K_4[Fe(CN)_6]$ tarkibidagi markaziy atom bilan ligandlar orasidagi bog' qaysi turga mansub?.

- A) donor – akseptor*
- B) vodorod
- C) metall
- D) ionli

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

- A) elektrometallurgiya*
- B) gidrometallurgiya
- C) pirometallurgiya
- D) karbotermiya

368#Nisbiy atom massa bu ...? .

- A) elementning miqdoriy ko'rsatkichi*
- B) molni, hajmga nisbati;
- C) Avogadro soni
- D) doimiy son

369#Molekulani tashkil etuvchi atomlarning nisbiy atom massalari yig'indisiga teng kattalikni ayting .

- A) nisbiy molekular massa;*
- B) absolut massa.
- C) nisbiy atom massa
- D) nisbiy absolyut massa

370#Moddaning nisbiy molekular massasi bu ...? .

- A) modda molekular massasining C12 atomi massasining 1/12 qismiga nisbatan necha marta kattaligini ko'rsatuvchi qiymat*
- B) modda molekular massasining O16 atomi massasining 1/12 qismiga nisbatan necha marta kattaligini ko'rsatuvchi qiymat;
- C) 0,012 kg C12 dagi atomlar soniga teng zarrachalar tutuvchi miqdor;
- D) modda massasining C12 atomi massasining 1/12 qismiga nisbatan necha marta kichikligini ko'rsatuvchi qiymat.

371#Elementlarning izotoplarida quyidagilarning qaysilari bir xil bo'ladi? .

- 1) yadro zaryadlari; 2) neytronlar; 3) elektronlar; 4) protonlar;
- 5) atomlarning massa sonlari;
- A) 1,3,4 *
- B) 1,3,5
- C) 1,2,3
- D) 3,4,5

372#Vodorod elementining nechta izotopi mavjud?.

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

373#24 ta proton, 28 ta neytron va 24 ta elektronlari bo'lgan element qaysi?.

- A) xrom*
- B) marganets
- C)temir
- D) oltingugurt

374#Litiydan neongacha elementlarning qaysi xossalari kuchayib boradi?.

- A) oksidlovchilik*
- B) metallik
- C) amfoterlik.
- D) qaytaruvchilik

375#Suv moddasida qaysi turdagi kimyoviy bog'lar mavjud? .1) ionli; 2) kovalent; 3) qutbli kovalent; 4) vodorod;

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

376#Qaysi birikmalar kovalent bog'lanish yordamida hosil bo'lgan? .1.H₂; 2.HBr gaz); 3.TiO; 4.FeCl₂; 5.CH₂O;

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

378#Faqat oddiy moddalar keltirilgan qatorni toping? .

- A) olmos, ozon, karbin, grafit*
- B) ozon, kislorod, vodorod xlorid
- C) olmos, ozon, grafit, karbit
- D) uglerod, kislorod, vodorod, ammiak

379#Moddaga tegishli bo'lgan xossalarni aniqlang?. 1) zichlik; 2) yadro zaryadi; 3) elektron qavatlar; 4) qaynash va suyuqlanish tempraturalari; 5) izotoplar;6) rangi; 7) atom massasi; 8) agregat holati;

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

380.Allotropik shaklga ega moddalar qatorini ko'rsating..

- A)kislorod, azot, uglerod*

- B)azot, xlor, brom
- C)fosfor, kislorod, brom
- D)kislorod,uglerod,fosfor

381.Allotropik shakl o'zgarishiga ega bo'lmagan moddalar qatorini ko'rsating?. 1) kislorod 2) vodorod 3) ftor 4) azot 5) uglerod 6) selen

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

382.Allotropik shakl o'zgarishiga ega bo'lmagan modda qatorini ko'rsating .

- A)fosfor*
- B)qalay
- C)mishyak
- D)vodorod

383.Qaysi birikmada element bilan vodorod orasidagi bog' eng qutbli?.

- A)HCl*
- B)CH₄
- C)H₂S
- D)CH₃OH

384.Murakkab moddalar qatorini ko'rsating..

- A)suv, metan, gematit
- B)oq fosfor, margans,malaxit
- C)ozon, xlor, qaldirroq gaz
- D)oxaktosh,magniy, kaliy

385.Keltirilganlar ichidan oddiylarini tanlang?.

- A)oq fosfor, karbin*
- B)fosfin
- C)qizil fosfor, qora fosfor*
- D)fosfat kislata

386.Keltirilgan moddalar ichidan murakkablarini toping?. 1) oq fosfor 2) fosfin 3) karbit 4) qizil fosfor 5) fosfat kislata 6) qizil fosfor

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

387.Qutbsiz kovalent bog'lanish qanday element atomlari orasida hosil bo'ladi? .

- A)Bir xil metallmasning atomlari orasida*
- B)metall bilan metallmas atomlari orasida
- C)turli metallar orasida

D) turli metallmaslar atomlari orasida

388. Moddalarning erish issiqlik effektini aniqlash uchun laboratoriyada qaysi asbobdan foydalaniladi?.

- A) Kalorimetr*.
- B) Piknometr.
- C) Ariometr
- D) Viskozimetr

389. Qattiq moddaning berilgan haroratdagi eruvchanligi qaysi eritma konsentrasiyasi bilan tavsiflanadi?.

- A) To`yingan*
- B) to`yinmagan
- C) o`ta to`yingan
- D) har qanday

390. Qaysi birikma toliq gidrolizlanadi?.

- A) Li N^*
- B) Na_2CO_3
- C) $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$
- D) CsCl

391. Qattiq moddaning berilgan haroratdagi eruvchanligi qaysi eritma konsentrasiyasi bilan tavsiflanadi?.

- A) to`yingan*
- B) To`yinmagan
- C) o`ta to`yingan
- D) har qanday

392. Oddiy moddalardan 1 mol murakkab modda hosil bo`lishida ajralib chiqqan yoki yutilgan issiqlik shu murakkab moddaning qanday issiqligi deyiladi?.

- A) Hosil bo`lish issiqligi standart hosil bo`lish issiqligi) *
- B) Erish issiqligini
- C) Yonish issiqligi
- D) Neytrallash issiqligini

393. Metalmaslik xossasi ortadigan qatorni ko`rsating .

- A) Te, Se, S*
- B) Si, Cl, Zr
- C) Sn, As, Ge
- D) Cr, Ba, Cs

394. Metallik xossasi qaysi qatorda kamayadi?.

- A) Ba, Pb, Bi*
- B) Ca, Cr, Sr.
- C) Ag, Rb, Cs.
- D) I, Sb, As

395.Quyidagi metallarning qaysi birini agregat holati suyuq bo'ladi?

- A)Hg*
- B)Cu
- C)Mg
- D)Zn

396.Sifat analizining vazifasi nimadan iborat.

- A)Modda tarkibida qanday element yoki ionlar borligini aniqlash*
- B)Modda tarkibi.
- C)Element va ionlarni miqdorini aniqlash
- D)Hamma javob to'g'ri.

397.Miqdor analizining vazifasi nimadan iborat..

- A)Element yoki ionlar qanday miqdoriy nisbatligini aniqlash *
- B)Element yoki ionlarni borligini aniqlash
- C)Moddalarni massasi va xajmini aniqlash
- D)Hamma javob to'g'ri.

398.Tozalik darajasiga qarab kimyoviy reaktivlar qanday sinflarga bo'linadi..

- A)Texnik va toza.
- B)Analiz uchun toza.
- C)Kimyoviy toza.
- D)Hamma javob to'g'ri.*

399.Kislotaning dissotsilanishini aniqlang..

- A)Nitrat kislota, vodorod ion va nitrat ion *
- B)Natriy gidroksid , natriy ion va gidroksid ion
- C)Kalsiy gidroksid, Kalsiy ion va gidroksid ion
- D)Natriy xlorid, natriy ion va xlorid ion

400Gidroksidlarning dissotsilanishini ko'rsating..

- A)kalsiy gidroksid, Kalsiy ion va gidroksid ion
- B)Natriy xlorid, natriy ion va xlorid ion
- C)Nitrat kislota, vodorod ion va nitrat ion
- D)Bariy xlorid, Bariy ion va xlorid ion

401.Ion almashinish reaksiyalarining yo'nalishi reaksiya mahsulotini nimasi bilan belgilanadi..

- A)Qiyin eriydigan birikma.
- B)Kam dissotsilanadigan molekularlar.
- C)Kompleks ionlar va birikmalar.
- D)Hamma javob to'g'ri.*

402.Ion almashinish reaksiyalari necha xil reaksiya ko'rinishida yozish mumkin..

- A)3.*

- B)2.
- C)1.
- D)4.

403. Qaysi moddalarni bufer aralashma sifatida ishlatish mumkin..

- A) Xlorid kislota + Kaliy xlorid
- B) Chumoli kisota + Natriy formiat.
- C) Sirka kislota + Natriy atsetat
- D) Hamma javob to'g'ri.*

404. Kationlarni vodorod sulfidga munosabati bo'yicha gruppalariga ajratishni qaysi olim tavsiya etgan..

- A) M.V. Lomonosov.
- B) N.A. Menshutkin*.
- C) N.A. TononaeV.
- D) L.A. Chugaev.

405. Reaksiya tezligini aniqlovchi bosqichga asoslanib reaksiyalarni sinflash keltirilgan qatorni aniqlang?.

- A) monomolekulyar, biomolekulyar, polimolekulyar*
- B) gomolitik, geterolitik, monomolekulyar
- C) birikish, ajralish, almashinish
- D) birikish, monomolekulyar, biomolekulyar

406. Oraliq mahsulot hosil bo'lishi bilan boradigan reaksiyalar qanday reaksiyalar deyiladi?

- A) Ketma-ket reaksiyalar
- B) Zanjir reaksiyalar*
- C) Paralel reaksiyalar
- D) Tutash reaksiyalar

407. Kaliy tuzlari rangsiz alangani qanday tusga bo'yaydi..

- A) Binafsha *
- B) Sariq
- C) Qizil
- D) Hamma javob to'g'ri.

408. Natriy tuzlari rangsiz alangani qanday tusga bo'yaydi..

- A) Sariq*
- B) qizil
- C) Binafsha
- D) Hamma javob to'g'ri

409. O'yuvchi ishqorlar magniy kationlari bilan qanday rangdagi cho'kma hosil qiladi..

- A) Oq amorf*
- B) Ko'k amorf
- C) Oq kristall
- D) Hamma javob to'g'ri.

410. Magniy tuzlari natriy gidrofosfat eritmasi bilan qanday rangdagi cho'kma hosil qiladi.

- A) Oq kristall*
- B) Qizil-qo'ng'ir

- C)Ko'k amorf
- D)Hamma javob to'g'ri.

411.II – gramma kationlari sulfat kislota va eruvchan sulfatlar bilan qanday rangdagi cho'kma hosil qiladi..

- A)Oq.*
- B)Sariq
- C)Qizil
- D)Ko'k

412.Bariyning xlorid va nitrat tuzlari rangsiz alangani qanday tusga kiritadi..

- A)Sarg'ish -yashil*
- B)Och – pushti
- C)Ko'k
- D)Sariq

413.Kation bo'yicha gidrolizlanadigan tuzlarni ko'rsating.

- A)Xlorid kislota
- B)Ammoniy nitrat
- C)Mis sulfat
- D)Hamma javob to'g'ri.*

414.Anion bo'yicha gidrolizlanadigan tuzlarni ko'rsating

- A)Natriy karbonat
- B)Kaliy sianid
- C)Natriy atsetat
- D)Hamma javob to'g'ri.*

415.Ham kation ham anion bo'yicha gidrolizlanadigan tuzlarni ko'rsating..

- A)Ammoniy karbonat *
- B)Ammoniy Sulfid*
- C)Ammoniy xlorid
- D)natriy karbonat.

416.Kaliy geksatsianoferrat Temir ioni bilan qanday rangdagi cho'kma hosil qiladi..

- A)Ko'k cho'kma.*
- B)Sariq cho'kma.
- C)Qizil – sariq
- D)Oq kristall.

417.Aluminiy ioni o'yuvchi ishqorlar bilan qanday sifat reaksiyasi boradi..

- A)Oq amorf cho'kma*.
- B)Gaz hosil bo'ladi.
- C)Kuchsiz elektrolit hosil bo'ladi.
- D)Ko'k cho'kma.

418.Kompleks birikmalar tarkibi nimalardan iborat..

- A)Markaziy atom*
- B)ligandlardan.*
- C)Faqat markaziy iondan
- D)Faqat liganddan.

419.Natriy kobaltonitrit tarkibi kompleks birikmada kobaltning koordinatsion sonini aniqlang..

- A)6.*
- B)4.
- C)5.
- D)3.

420.Qaysi kationlar kompleks ichida birikma hosil qilishga ko'proq moyil..

- A)Temir ioni
- B)Kobalt ioni
- C)Nikel ioni
- D)Hamma javob to'g'ri*

421.Oksidlanish jarayonida elementlarning oksidlanish darajasi qanday o'zgaradi..

- A)Ortadi.*
- B)Kamayadi.
- C)Ham ortadi ham kamayadi.
- D)Hamma javob to'g'ri

422.Qaytarilish jarayonida elementlarning oksidlanish darajasi qanday o'zgaradi..

- A)Kamayadi.*
- B)Ortadi.
- C)Ham ortadi ham kamayadi.
- D)Hamma javob to'g'ri

423.Oksidlanish jarayoni ifodalangan tenglamani aniqlang..

- A)Temir 2 dan Temir 3 ga *
- B)Oltinugurt 0 dan Oltinugurt -2 ga
- C)Brom 0 dan Brom -1 ga
- D)Hamma javob to'g'ri

424.Qaytarilish jarayoni ifodalangan tenglamani aniqlang..

- A)Oltinugurt 0 dan Oltinugurt -2 ga*
- B)Temir +2 dan Temir +3 ga
- C)Brom 0 dan Brom -1 ga
- D)Hamma javob to'g'ri

425.Amfoter birikmalar qatorini aniqlang..

- A)Aluminiy gidroksid
- B)Xrom (III) gidroksid
- C)Rux (II) gidroksid
- D)Hamma javob to'g'ri.*

426.Mis (II) ning tuzlari alangani qanday rangga kiritadi..

- A)Ko'k *

- B) yashil.*
- C) Sariq – qizil.
- D) Binafsha.

427. Miqdoriy analiz usullariga Qaysi usullar kiradi..

- A) Tortma analiz.
- B) Hajmiy analiz.
- C) Gaz analiz.
- D) Hamma javob to'g'ri.*

428. Cho'ktirilgan holatlarga qo'yiladigan talablar nimadan iborat..

- A) Cho'ktiriladigan holat nihoyatda kam eriydigan va tezlik bilan filtrlanadigan.*
- B) Kam disotsilanadigan.
- C) Qizdirganda gaz ajratib chiqadigan.
- D) Hamma javob to'g'ri.

429. Titr deb nimaga aytiladi..

- A) 1 ml eritmada erigan moddaning miqdori.*
- B) 10 ml eritmada erigan moddaning miqdori.
- C) 100 ml eritmada erigan moddaning miqdori.
- D) Hamma javob to'g'ri

430. Reaksiyaning turiga qarab titrimetrik analiz usullari necha turga bo'linadi

- A) 1.
- B) 2.
- C) 3.
- D) Hamma javob to'g'ri*

431. Titrimetrik analiz usullarining qanday turlari mavjud..

- A) Kislota – asosli.
- B) Oksidlanish va qaytarilish.
- C) Kompleks hosil qilishga asoslangan.
- D) Hamma javob to'g'ri.*

432. Indikatorlarni nomi yozigan qatorni aniqlang..

- A) Fenolftalein.
- B) Metiloranj.
- C) Lakmus.
- D) Hamma javob to'g'ri.*

433. Metiloranj indikatorining rang o'zgarish intervalini aniqlang....

- A) 8,2 – 10.*
- B) 3,1 – 4,4.
- C) 4,2 – 5,2.
- D) 5 – 8.

434. Lakmus indikatorining rang o'zgarish intervalini aniqlang..

- A) 5 – 8.*
- B) 3,1 – 4,4.
- C) 4,2 – 5,2.
- D) 8,2 – 10.

435. Fenolftalein indikatorining rang o'zgarish intervalini aniqlang..

- A) 8,2 – 10*

- B)4,2 – 5,2.
- C)5 – 8.
- D)3,1 – 4,4.

436. Permanganatometriya usuli qanday reaksiyaga asoslangan..

- A) Permanganat ion taʼsirida oksidlanishga.*
- B) Qaytarilish reaksiyasiga.
- C) Oksidlanish qaytarilish reaksiyasi.
- D) Hamma javob toʻgʻri.

437. Hajmiy analizning yodotermik usuli qaysi jarayonga asoslangan..

- A) Yod 0 dan Yod -1 ga *
- B) Yod 0 dan Yod +1 ga
- C) Yod 0 dan Yod -2 ga
- D) Hamma javob toʻgʻri.

438. Yodometriyada indikator sifatida qanday eritmadan foydalaniladi..

- A) Kraxmal eritmasi*.
- B) Glyukoza eritmasi.
- C) Osh tuzi eritmasi.
- D) Ishqor eritmasi.

439. Choʻktirish va kompleks hosil qilish usullarini aniqlang..

- A) Argentometriya.
- B) Merkurometriya
- C) Kompleksonometriya
- D) Hamma javob toʻgʻri.*

440. Choʻktirish va kompleks hosil qilish usullari nechtaga boʻlinadi..

- A) 3*
- B) 2.
- C) 1.
- D) 4.

441. Hajmiy analizning argentometriya usuli qanday reaksiyaga asoslangan..

- A) Xlorid va bromid ionlarini kumush ionlari bilan choʻktirish reaksiyasiga*
- B) Xlorid ionlarini kaltsiy ionlari bilan reaksiyasiga.
- C) Bromid ionlarni qoʻrgʻoshin ionlari bilan choʻktirish reaksiyasiga.
- D) Hamma javob toʻgʻri

442. Sementitning formulasi qanday.

- A) Fe₂C
- B) FeS₂
- C) Fe(CO)₅
- D) Fe₃C*

443. Fe ning tarkibida qaysi metallmaslarning bo'lishi uning sifatini keskin pasaytiradi.

A) P va C

B) Sb va S

C) O va N

D) S va P*

444. Kislotalarning qaysi biri eng kuchli.

A) HClO_4 *

B) HClO

C) HClO_3

D) HClO_2

445. Element so'zining ma'nosi.

A) massa

B) tarkib

C) tarlihiy qism*

D) bo'linmas

446. Sasolin kislota formulasini aniqlang.

A) H_3PO_4

B) HCl

C) H_3BO_3 *

D) HNO_3

447. Kumushdan yasalgan buyumlar ko'p vaqt o'tmay qora dog'lar bilan qoplanadi. Bu qora dog'

A) +

B) AgCO_3

C) AgCl

D) AgO

448. Laboratoriyada magniy lentasi yonib ketdi. Yong'innio'chirish kerak:

- A) Karbonat kislotali o't o'chirgichdan foydalanib
- B) Ichimlik soda sepib*
- C) Qum sepib
- D) Suv bilan

449. Nima sababdan berilliy gidroksidni ammoniy tuzlari ishtirokida cho'ktirib bo'lmaydi:

- A) NH_4^+ ionlarining kislotaga qoldig'i ionlari bilan bog'lanishi Be^{2+} ga qaraganda kuchsizroq
- B) Ammiak molekulasini Be^{2+} ionlari bilan kompleks ion hosil qiladi*
- C) Katta hajmga ega bo'lgan NH_4^+ ionlari OH-anionlarining Be^{2+} bilan bog'lanishini erkinlashtiradi
- D) NH_4^+ ionlari bilan OH-ionlari Be^{2+} ionlariga nisbatan mustahkamroq bog'lanadi

450. Yondiruvchi asboblarda (gaz zanjirliklar va plitalarida o't chiqaruvchi tosh (kremken)) qaysi metallardan yasaladi.

- A) La ning Fe bilan
- B) Sc ning Fe bilan*
- C) Y ning Cr bilan
- D) Ce ning Fe bilan

451. Quyida keltirilgan qotishmalardan qaysi biri samolyotsozlikda eng ko'p ishlatiladi:

- A) Duraluminiy*
- B) Latun
- C) Silumin
- D) Gidronali

452. Eng og'ir va eng yengil, eng qattiq va eng qiyin suyuqlanuvchan metallar guruhini ko'rsating:

- A) Os, Li, Cr, W*
- B) Au, Be, Cr, Mo
- C) Os, Na, W, Ti

D)Pt, Mg, W, Cr

453. Piroluzit formulasini toping.

A) $\text{Mn}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$

B) Mn_3O_4

C) MnCO_3

D) MnO_2 *

454. MnO rangi qanday.

A) kulrang qoramtir tusli qattiq modda

B) qo'ng'ir tusli qattiq modda

C) suvda erimaydigan yashil tusli kukun*

D) qora tusli qattiq modda

455. Mn_2O_3 rangi qanday.

A) kulrang qoramtir tusli qattiq modda

B) suvda erimaydigan yashil tusli kukun

C) qo'ng'ir tusli qattiq modda*

D) qora tusli qattiq modda

456. MnO_2 rangi qanday.

A) qo'ng'ir tusli qattiq modda

B) suvda erimaydigan yashil tusli kukun

C) qoramtir tusli qattiq modda*

D) Kulrang qora tusli qattiq modda

457. Mn_3O_4 rangi qanday.

A) qo'ng'ir tusli qattiq modda

B) suvda erimaydigan yashil tusli kukun

C) qora tusli qattiq modda*

D)kulrang qoramtir tusli qattiq modda

458. Mn_2O_7 rangi qanday.

A)yashil qo'ng'ir tusli moysimon suyuqlik*

B)suvda erimaydigan yashil tusli kukun

C)qo'ng'ir tusli qattiq modda

D)kulrang qoramtir tusli qattiq modda

459.Marganest oksidlari orasidagi eng barqarori.

A) Mn_3O_4 *

B) Mn_2O_7

C) MnO_2

D) Mn_2O_3

460. $KMnO_4$ qachon gazsimon vodorodni oksidlaydi.

A)palladiy katalizatori ishtirokida

B)kumush katalizatori ishtirokida*

C) MnO_2 katalizatori ishtirokida

D)platina katalizatori ishtirokida

461. $KMnO_4$ bilan qaysi tuzlar izomorfdir.

A) $ZrSO_4$ va $KClO_4$

B) Na_2SO_4 va $KClO_4$

C) $BaSO_4$ va $KClO_4$ *

D) $BaSO_4$ va $KClO_3$

462. $MnCO_3$ nima sababdan $CaCO_3$ izomorfdir.

A)suvda erimaydi va havodagi nam ta'sirida $Mn(HCO_3)_2$

B)suvda eriydi va CO_2 ishtirokida suvda erib $MnCO_3$

C)sigma va pi bog'lag soni bir xil

D)suvda erimaydi va CO_2 ishtirokida suvda erib $Mn(HCO_3)_2$ *

463.Galliyning mavjudligini dastlab kim bashorat etgan?

A)D. I. Mendeleyev *

B)Siborgiy

C)Nilson

D)Vinkler

464.Galliyni kim, nechanchi yilda sof holda ajratib olgan?

A)Lekok-de-Buabodran 1875-yilda*

B)Vinkler 1875-yilda

C)Sheele 1875-yilda

D)Berseluis 1875-yilda

465.Xromning odam organizimidagi miqdori

A)7 gr

B)4 gr

C)6 gr*

D)12 gr

466.Odam organizimida xrom yetishmasa qanday kasallik kelib chiqadi

A)ichki kasalliklar

B)insult va dermatit

C)allergik kasalliklar

D)yurak ishemik va xolesestit*

467.Xromning qaysi birikmasi sariq bo'yoq sifatida ishlatiladi

A) $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)$

B) PbCrO_4 *

C) Cr_2O_3

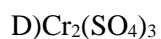
D) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$

468.Xromning qaysi birikmasi yashil bo'yoq sifatida ishlatiladi

A) PbCrO_4

B) Cr_2O_3 *

C) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$



469. Zamonaviy davriy sistemada nechta element bor.

A) 118 ta*

B) 109 ta

C) 126 ta

D) 150 ta

470. Xrompikni formulasi

A) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ H_2SO_4 Cr_2O_3 *

B) K_2CrO_4 H_2SO_4 Cr_2O_3

C) $\text{N}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ H_2SO_4 CrO_3

D) PbCrO_4 H_2SO_4 Cr_2O_3

471. Xrom odam organizimida qanday vazifani bajaradi

A) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ ni o'zlashtirish*

B) qon tarkibidagi zaharni yo'qotish

C) CO_2 va O_2 almashinuvini ta'minlaydi

D) sut kislotasi balansini

472. Xromitni formulasi

A) $\text{Fe}(\text{CrO}_2)_2$ *

B) $\text{Pb}(\text{CrO}_2)_2$

C) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$

D) $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$

473. Qanday moddalar xromni passivlaydi

A) zar suvi

B) issiq ishqor eritmasi

C) zar suv, va (kons) HNO_3 *

D)organik kislotalar

474.Tarkibida necha % Cr tutgan po'lat zanglamaydi

A)7 %

B)12 %*

C)15 %

D)2 %

475.Xromat kislota angidridi qanday modda

A)to'q yashil ignasimon kristall

B)to'q qizil ignasimon kristall*

C)to'q sariq ignasimon kristall

D)to'q yashil moysimon suyuqlik

476.Xrom (II)-oksidining katta yoshdagi odam uchun o'ldirish dozasi qancha

A)0,03 g

B)0,01 g

C)0,3 g*

D)0,2 g

477.Xrompik nima maqsadda ishlatiladi

A)zararkunandalarga qarshi kurashda

B)antiseptik modda sifatida

C)chinni ishlab chiqarishda

D)laboratoriyada idishlarniyuvishda*

478.Davlat farmakopeyasida H₂O₂ chinligini aniqlash uchun xromning qaysi birikmalaridan foydalaniladi

A)(NH₄)₂Cr₂

B)Fe(CrO₂)₂

C)Pb(CrO₂)₂

D) $K_2Cr_2O_7$ *

479. Molibdenni kim qachon kashf qilgan?

A) 1778 yil Shveygr

B) 1778 yil Sheele*

C) 1778 yil Berseluis

D) 1778 yil Mozli

480. Qo'rg'oshinning grekcha nomini bildiruvchi element...

A) Molibden*

B) Qalay

C) Marganets

D) Selen

481. Molibdenning qaysi birikmasi Pb kabi qog'ozda "iz" qoldiradi?

A) MoO_3

B) $PbMoO_4$

C) MoS_2

D) $MoOSO_4$

482. Qaysi moddalarda W oson yemiriladi?

A) seletra bilan soda aralashmasida*

B) zar suvida

C) NH_3 va zar suvi aralashmasida

D) D Ishqorlarda

483. W qanday moddalarda eriydi?

A) ammiak nitrat kislotasi zar suvida*

B) Ishqorlarda

C) NH_3 va zar suvi aralashmasida

D) konsentrlangan kislotalarda

484. W ning eng qattiq qotishmasining nomi nima?

A) Pabedit

B) Videmaint*

C) Ferberit

D) karsit

485. Sheelit mineralining kimyoviy formulasini aniqlang

A) WO_3

B) $CaWO_4$ *

C) WO_4

D) $W_{10}O_{29}$

486. Temirning qaysi kristallogidрати koagulyant sifatida ishlatiladi?

- A) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$
- B) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}^*$
- C) $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$
- D) $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$

487. Zaharli gazlarni ushlab qolishda temirning qaysi tuzidan foydalanamiz?

- A) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$
- B) FeCO_3
- C) FeSO_4^*
- D) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$

488. O'simliklarning zararkunandalariga qarshi kurashda temirning qaysi kristolagidratidan foydalanamiz?

- A) $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
- B) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$
- C) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$
- D) $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}^*$

489. Moy bo'yoqlar tayyorlashda temirning qaysi birikmasi ishlatiladi?

- A) $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}^*$
- B) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
- C) FeCrO_4
- D) Fe_3O_4

490. FeCl_3 birikmasi tibbiyotda nima maqsadda ishlatiladi?

- A) qon to'xtatuvchi modda sifatida ishlatiladi*
- B) asabni tinchlantiruvchi
- C) narkoz sifatida
- D) antiseptik modda sifatida

491. Temirning yomon eriydigan tuzlari qaysilar?

- A) FeS , FeCO_3^*
- B) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
- C) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$, FeS ,
- D) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$, FeCO_3

492. Fe havoda oksidlanganda nima hosil bo'ladi?

- A) FeO
- B) Fe_3O_4
- C) Fe_2O_3^*
- D) $\text{Fe}(\text{OH})_3$

493. Ferrat kislotaning formulasi...

- A) HFeO_2
- B) H_3FeO_3
- C) H_2FeO_5
- D) H_2FeO_4^*

494. Peroksoferrat kislotaning formulasi...

- A) H_2FeO_5^*

- B) H_3FeO_3
- C) H_2FeO_4
- D) HFeO_2

495. Ortoferritning formulasi qanday?

- A) H_2FeO_5
- B) H_3FeO_3^*
- C) H_2FeO_4
- D) HFeO_2

496. D.I. Mendeleevning haqiqiy familiyasi qanday bo'lgan?

- A) Sakalov*
- B) Andreyev
- C) Timiryazov
- D) Danilev

497. D.I. Mendeleev qachon tug'ilgan?

- A) 1834 yil*
- B) 1814 yil
- C) 1830 yil
- D) 1804 yil

498. Yaponiya sharafiga qo'yilgan element.

- A) Ne
- B) Tc
- C) Np*
- D) Ts

499. Davriy sistemadagi 118 element

- A) Mc
- B) Ts
- C) Np
- D) Og*

500. V_2O_5 qanday rangda.

- A) Yashil
- B) ko'k
- C) Qizil
- D) Sariq*

501. Kimyo faning predmeti nima?

- A) suv, havo, qum, olov
- B) tabiiy va sun'iy moddalar*
- C) tabiiy moddalar
- D) mineral va organik moddalar

502. Magnit tarkibida qaysi metal bo'lmasa u o'ziga metallarni tortmaydi?

- A) Co*
- B) Fe
- C) Ni

D)Cr

503. Qaysi elementni al-kimyogarlar buralib turgan og'zi ochiq ilonga qiyoslagan?

- A)S
- B)As*
- C)C
- D)F

504. Metallar bo'risi.

- A)Sb*
- B)Hg
- C)W
- D)Fe

505. Monarxlarning dushmani bo'lgan element....

- A)Mn
- B)Sn
- C)Sb*
- D)Hg

506. Signet tuzi yozilgan javobni aniqlang.

- A)BeNaC₄H₄O₆•4H₂O
- B)SeNaC₄H₄O₆•4H₂O
- C)Bi(NO₃)₃•4H₂O
- D)KNaC₄H₄O₆•4H₂O*

507. Agar oyna tarkibigaqo'shilsa, uning optik xossasi yaxshilanadi.

- A)galliy oksid
- B)(kremniy oksid
- C)germaniy oksid*
- D)qalay oksid

508. Qaysi kimyogar oltingugurti «kimyo sanoatining dvigateli» deb atagan?

- A)A.E.Fersman*
- B)G.Devi
- C)D.I.Mendeleyev
- D)Gaber

509. S faqat qaysi metall bilan reaksiyaga kirishmaydi?

- A)Au va Pt*
- B)Cr va Pt
- C)Zr va Pt
- D)Pt va Pd

510. Sulfanil kislota qaysi javobda yozilgan.

- A)H₂SO₂*
- B)H₂S₂O₅
- C)H₂SO₃
- D)H₂S₂O₈

511..... – yashil rangli ipir-ipir cho'kma.

- A) $V(OH)_3^*$
- B) $Nb(OH)_3$
- C) $Tl(OH)_3$
- D) $Sn(OH)_3$

512. Kinovar yozilgan qatorni aniqlang.

- A) $HgCl_2$
- B) HgS^*
- C) $ZnCO_3$
- D) $Hg(NO_3)_2$

513. Qaysi metallarning amalgamalari stomatologiyada tishlarga quyish (plomb-uchun ishlatishga tavsiya etilgan?)

- A) simob va qalay
- B) kumush va qalay*
- C) rux va qalay
- D) oltin va qalay

514. Giponitrit kislota qaysi javobda yozilgan?

- A) H_2NO_2
- B) $H_2N_3O_3$
- C) HNO_2
- D) $H_2N_2O_2^*$

515. Monoperokso sulfat kislota yozilgan javobni aniqlang.

- A) $H_2S_2O_8$
- B) HSO_3Cl
- C) $H_2S_2O_7$
- D) $H_2SO_5^*$

516. "Mo'jiza tuz" qaysi?

- A) $CaSO_4 \cdot 2H_2O$
- B) $CuSO_4 \cdot 5H_2O$
- C) $MgSO_4 \cdot 7H_2O$
- D) $Na_2SO_4 \cdot 10H_2O^*$

517. Pochta markalariga rasmi chiqqan birinchi kimyogar

- A) Berseluis
- B) Mendeleyev
- C) Lomonosov*
- D) Meyer

518. Yorug'likka sezgir kumushning fotografiyada ishlatiladigan tuzini o'rnini bosa oladigan tuz qaysi.

- A) Tl_2SO_4
- B) $TiCl_2$
- C) $TlBr_2$
- D) $TlNO_3^*$

519. Qorong'u joyda hidsiz yorug'likda qorayib xlor hidini tarqatadigan modda:

- A)AgF
- B)AgCl*
- C)AgBr
- D)AgJ

520. Qaysi oksid +160 dan past haroratga polimer holatda bo'ladi:

- A)SO₃*
- B)SO₂
- C)P₂O₅
- D)NO₂

521. Yopiq binolar va suv osti kemalarida kislorodni tiklash uchun ishlatiladigan moddani aniqlang:

- A)Na₂O₂*
- B)K₂O₂
- C)O₃
- D)KO₂

522. Oltinni metallmas qo'shimchalardan ajratish uchun qaysi metal ishlatiladi:

- A)Sn
- B)Sb
- C)Hg*
- D)W

523. Havoda qanday gaz bo'lganda kumush oksidlanishi mumkin:

- A)CO₂
- B)H₂S*
- C)N₂ oksidlari
- D)inert gazlar

524. Magniy qaysi gazda yonadi:

- A)CO₂ *
- B)N₂
- C)CO
- D)He

525. Qaysi tuz eritmasini Al idishda qaynatish mumkin emas:

- A)AgNO₃
- B)Hg(NO₃)₂*
- D)AgF

526. Davriy sistemadagi elementlarning tartib raqami ortishi bilan ularning

- A)atom massa va elektronlar soni o'zgarmaydi.
- B)atom radiusi kichiklashadi, massasi o'zgarmaydi
- C)atom massasi va elektronlarning umumiy soni ortadi.*
- D)atom massasi ortadi, elektronlar soni

527. O'simliklar bargiga yashil rang beradigan element.

- A)Mg*
- B)Mn
- C)Mo

D)K

528. Qizdirilganda “vulqon” ni eslatadigan tuz.

- A) $\text{CaMg}(\text{CO}_3)_2$
- B) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
- C) PbCrO_4
- D) $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7^*$

529. Vodorodni kim metal holida olgan?

- A) Verishagin*
- B) Volloston
- C) Rixter
- D) Kavendish

530. Katalizatorlarni kim aniqlagan?

- A) Berseluis*
- B) Lomonosov
- C) Lavuaze
- D) Danilevskiy

531. Kobalt birikmalari shishaga qanday rang beradi?

- A) Qizil
- B) Ko'k,*
- C) Yashil
- D) Havorang

532. Insoniyatga ma'lum bo'lgan birinchi metal.

- A) Hg
- B) Ag
- C) Cu^*
- D) Au

533. Qaysi metal bilan xat yozish mumkin?

- A) Pb^*
- B) Sn
- C) Sb
- D) Fe

534. Qaysi qimmatbaho metall o'z nomiga ko'ra “hidga ega”?

- A) Os^*
- B) Pt
- C) Re
- D) Ir

535. Allotropik shaklga ega bo'lmagan moddalar qatorini ko'rsating .

- A) azot, xlor, brom*
- B) kislorod, azot, uglerod
- C) fosfor, kislorod, brom
- D) kislorod, uglerod, fosfor

536. Allotropik shaklga ega moddalar qatorini ko'rsating..

- A) kislorod, azot, uglerod*
- B) azot, xlor, brom
- C) fosfor, kislorod, brom
- D) kislorod, uglerod, fosfor

537. Allotropik shakl o'zgarishiga ega bo'lmagan moddalar qatorini ko'rsating?. 1) kislorod 2) vodorod 3) ftor 4) azot 5) uglerod 6) selen

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

538. Allotropik shakl o'zgarishiga ega bo'lmagan modda qatorini ko'rsating .

- A) fosfor*
- B) qalay
- C) mishyak
- D) vodorod

539. Qaysi birikmada element bilan vodorod orasidagi bog' eng qutbli?.

- A) HCl*
- B) CH₄
- C) H₂S
- D) CH₃OH

540. Murakkab moddalar qatorini ko'rsating..

- A) suv, metan, gematit*
- B) oq fosfor, margans, malaxit
- C) ozon, xlor, qaldirroq gaz
- D) oxaktosh, magniy, kaliy

541. Keltirilganlar ichidan oddiylarini tanlang?.

- A) oq fosfor, karbin*
- B) fosfin
- C) qizil fosfor, qora fosfor
- D) fosfat kislata

542. Keltirilgan moddalar ichidan murakkablarini toping?. 1) oq fosfor 2) fosfin 3) karbit 4) qizil fosfor 5) fosfat kislata 6) qizil fosfor

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

543. Qutbsiz kovalent bog'lanish qanday element atomlari orasida hosil bo'ladi? .

- A) Bir xil metallmasning atomlari orasida*

- B)metall bilan metallmas atomlari orasida
- C)turli metallar orasida
- D)turli metallmaslar atomlari orasida

544.Moddalarning erish issiqlik effektini aniqlash uchun laboratoriyada qaysi asbobdan foydalaniladi?.

- A)Kalorimetr.*
- B)Piknometr.
- C)Ariometr
- D)Viskozimetr

545.Qattiq moddaning berilgan haroratdagi eruvchanligi qaysi eritma konsentrasiyasi bilan tavsiflanadi?.

- A)To`yingan*
- B)to`yinmagan
- C)o`ta to`yingan
- D)har qanday

546.Qaysi birikma toliq gidrolizlanadi?.

- A)Li₃N*
- B)Na₂CO₃
- C)Al(NO₃)₃
- D)CsCl

547.Qattiq moddaning berilgan haroratdagi eruvchanligi qaysi eritma konsentrasiyasi bilan tavsiflanadi?.

- A)to`yingan*
- B)to`yinmagan
- C)o`ta to`yingan
- D)har qanday

548.Oddiy moddalardan 1 mol murakkab modda hosil bo`lishida ajralib chiqqan yoki yutilgan issiqlik shu murakkab moddaning qanday issiqligi deyiladi?.

- A)Hosil bo`lish issiqligi standart hosil bo`lish issiqligi) *
- B)Erish issiqligini
- C)Yonish issiqligi
- D)Neytrallash issiqligini

549.Metalmaslik xossasi ortadigan qatorni ko`rsating .

- A)Te, Se, S*
- B)Si, Cl, Zr
- C)Sn, As, Ge
- D)Cr, Ba, Cs

550.Metallik xossasi qaysi qatorda kamayadi?.

- A)Ba, Pb, Bi*
- B)Ca, Cr, Sr.

C)Ag, Rb, Cs.

D)I, Sb, As

551. Quyidagi metallarning qaysi birini agregat holati suyuq bo'ladi?

A)Hg*

B)Cu

C)Mg

D)Zn

552. Sifat analizining vazifasi nimadan iborat.

A) Modda tarkibida qanday element yoki ionlar borligini aniqlash*

B) Modda tarkibi.

C) Element va ionlarni miqdorini aniqlash

D) Hamma javob to'g'ri.

553. Miqdor analizining vazifasi nimadan iborat..

A) Element yoki ionlar qanday miqdoriy nisbatligini aniqlash *

B) Element yoki ionlarni borligini aniqlash

C) Moddalarni massasi va xajmini aniqlash

D) Hamma javob to'g'ri.

554. Tozalik darajasiga qarab kimyoviy reaktivlar qanday sinflarga bo'linadi..

A) Texnik va toza.

B) Analiz uchun toza.

C) Kimyoviy toza.

D) Hamma javob to'g'ri.*

555. Kislota ning dissotsilanishini aniqlang..

A) Nitrat kislota, vodorod ioni va nitrat ioni*

B) Natriy gidroksid, natriy ioni va gidroksid ioni

C) Kalsiy gidroksid, Kalsiy ioni va gidroksid ioni

D) Natriy xlorid, natriy ioni va xlorid ioni

556. Gidroksidlarning dissotsilanishini ko'rsating..

A) Kalsiy gidroksid, Kalsiy ioni va gidroksid ioni*

B) Natriy xlorid, natriy ioni va xlorid ioni

C) Nitrat kislota, vodorod ioni va nitrat ioni

D) Bariy xlorid, Bariy ioni va xlorid ioni

557. Ion almashinish reaksiyalarining yo'nalishi reaksiya mahsulotini nimasi bilan belgilanadi..

A) Qiyin eriydigan birikma.

B) Kam dissotsilanadigan molekularlar.

C) Kompleks ionlar va birikmalar.

D) Hamma javob to'g'ri.*

558. Ion almashinish reaksiyalari necha xil reaksiya ko'rinishida yozish mumkin..

- A) 3.*
- B) 2.
- C) 1.
- D) 4.

559. Qaysi moddalarni bufer aralashma sifatida ishlatish mumkin..

- A) Xlorid kislotasi + Kaliy xlorid
- B) Chumoli kislotasi + Natriy formiat.
- C) Sirka kislotasi + Natriy atsetat
- D) Hamma javob to'g'ri.*

561. Reaksiya tezligini aniqlovchi bosqichga asoslanib reaksiyalarni sinflash keltirilgan qatorni aniqlang?.

- A) monomolekulyar, biomolekulyar, polimolekulyar*
- B) gomolitik, geterolitik, monomolekulyar
- C) birikish, ajralish, almashinish
- D) birikish, monomolekulyar, biomolekulyar

562. Oraliq mahsulot hosil bo'lishi bilan boradigan reaksiyalar qanday reaksiyalar deyiladi?

- A) Ketma-ket reaksiyalar
- B) Zanjir reaksiyalar*
- C) Paralel reaksiyalar
- D) Tutash reaksiyalar

563. Kaliy tuzlari rangsiz alangani qanday tusga bo'yaydi..

- A) Binafsha*
- B) Sariq
- C) Qizil
- D) Hamma javob to'g'ri.

564. Natriy tuzlari rangsiz alangani qanday tusga bo'yaydi..

- A) Sariq*
- B) qizil
- C) Binafsha
- D) Hamma javob to'g'ri

565. O'yuvchi ishqorlar magniy kationlari bilan qanday rangdagi cho'kma hosil qiladi..

- A) Oq amorf*
- B) Ko'k amorf
- C) Oq kristall
- D) Hamma javob to'g'ri.

566. Magniy tuzlari natriy gidrofosfat eritmasi bilan qanday rangdagi cho'kma hosil qiladi.

- A) Oq kristall
- B) Qizil-qo'ng'ir
- C) Ko'k amorf
- D) Hamma javob to'g'ri.

567. II – gramma kationlari sulfat kislotasi va eruvchan sulfatlar bilan qanday rangdagi cho'kma hosil qiladi..

- A)Oq.*
- B)Sariq
- C)Qizil
- D)Ko'k

568.Bariyning xlorid va nitrat tuzlari rangsiz alangani qanday tusga kiritadi..

- A)Sarg'ish –yashil*
- B)Och – pushti
- C)Ko'k
- D)Sariq

569.Kation bo'yicha gidrolizlanadigan tuzlarni ko'rsating.

- A)Xlorid kislota
- B)Ammoniy nitrat
- C)Mis sulfat
- D)Hamma javob to'g'ri.*

570.Anion bo'yicha gidrolizlanadigan tuzlarni ko'rsating

- A)Natriy karbonat
- B)Kaliy sianid
- C)Natriy atsetat
- D)Hamma javob to'g'ri.*

571.Ham kation ham anion bo'yicha gidrolizlanadigan tuzlarni ko'rsating..

- A)Ammoniy karbonat*
- B)Ammoniy Sulfid*
- C)Ammoniy xlorid
- D)natriy karbonat.

572.Kaliy geksatsianoferrat Temir ioni bilan qanday rangdagi cho'kma hosil qiladi..

- A)Ko'k cho'kma*.
- B)Sariq cho'kma.
- C)Qizil – sariq
- D)Oq kristall.

573.Aluminiy ioni o'yuvchi ishqorlar bilan qanday sifat reaksiyasi boradi..

- A)Oq amorf cho'kma.*
- B)Gaz hosil bo'ladi.
- C)Kuchsiz elektrolit hosil bo'ladi.
- D)Ko'k cho'kma.

574.Kompleks birikmalar tarkibi nimalardan iborat..

- A)Markaziy atom*
- B)ligandlardan.*
- C)Faqat markaziy iondan
- D)Faqat liganddan.

575.Quyidagi muvozanatdagi sistemada $H_2+N_2 \leftrightarrow NH_3$ moddalarning muvozanat konsentratsiyalari $[N_2]=0,2$ M, $[H_2]=0,3$ M, $[NH_3]=0,4$ M bo'lsa, azot va vodorodning boshlang'ich konsentratsiyalarini toping.

- A)0,4 va 0,9*
- B)0,2 va 0,6
- C)0,4 va 0,4
- D)0,2 va 0,4

576. $H_2+N_2 \xrightleftharpoons{\leftarrow} NH_3$ sistemaga argon kiritilganda muvozanat qaysi tomonga siljiydi?

- A)siljimaydi*
- B)o'ngga
- C)chapga
- D)ikkala tomonga ham bir xil

577.Muvozanat konstantasi nimalarga bog'liq?

- A)konsentratsiyaga, haroratga bosimga*
- B)haroratga, moddalar tabiatiga
- C)katalizatorga,
- D)haroratga, bosimga

578. $CH_4+H_2O \xrightleftharpoons{\leftarrow} CO+H_2$ reaksiya sistemasining hajmi 3 marta kamayganda muvozanat qaysi tomonga siljiydi?

- A)chapga*
- B)o'ngga
- C)siljimaydi
- D)ikkala tomonga ham bir xil

579.Teng massadagi qaysi metallar suvdan ko'proq vodorodni siqib chiqara oladi?

- A)litiy*
- B)natriy*
- C)kaliy
- D)seziy

580.Teng massadagi qaysi metallar suvdan kamroq vodorodni siqib chiqara oladi?

- A)litiy
- B)natriy
- C)kaliy*
- D)seziy*

581.Qanday elementlarga S-elementlar deyiladi?

- 1) tashqi pog'anasida 1 yoki 2 ta elektron bo'lgan elementlar;
- 2) tashqi pog'anasida 3 yoki undan ortiq elektron bo'lgan elementlar;
- 3) tashqidan oldingi pog'anasida 2,8 yoki 18 ta elektron bo'lgan elementlar;
- 4) tashqidan oldingi pog'anasida 2 yoki 8 ta elektron bo'lgan elementlar;
- 5) tashqi pog'anasida 1 yoki 2 ta elektron bo'lib, tashqidan oldingi pog'anasida 9 tadan 18 tagacha elektron bo'lgan elementlar;

- A)1*
- B)3
- C)4*

D)2

582.Sifat analiz metodlari to'g'ri ko'rsatilgan qatorni belgilang?.

- A) Mikrometod, yarimmikrometod, makrometod, ultramikrometod*
- B) Yarimmikrometod, makrometod, tomchi metodi, mikrokristaloskopik metod
- C) Ultramikrometod, tomchi metodi, mikrokristaloskopik metod, kolorimetrik
- D) Tomchi metodi, mikrokristaloskopik metod, kolorimetrik, potentsiometrik

583.Eng kuchli asoslarni ko'rsating.

- A) CsOH*
- B) RbOH*
- C) NaOH
- D) KOH

584.Qaysi reaksiyalarda Na₂O₂ oksidlovchi bo'ladi?

- 1) Na₂O₂ + KI + H₂SO₄ = 2) Na₂O₂ + Fe (OH) ₂ + H₂O =
 - 3) Na₂O₂ + KMnO₄ + H₂SO₄ = 4) Na₂O₂ + H₂O =
 - 5) Na₂O₂ + H₂SO₄ =
- A) 4*
 - B) 5*
 - C) 2
 - D) 3

585.Suvdagi eritmasida eng kuchli qaytaruvchilar bo'ladigan metallarni ko'rsating.

- A) seziy*
- B) litiy
- C) kaliy
- D) rubidiy*

586.Natriy xlorid eritmasini elektroliz qilinganda katodda va anodda qanday moddalar hosil bo'ladi?

- A) vodorod*
- B) xlor*
- C) kislorod;
- D) natriy.

587.210 g natriy gidrokarbonatni kuydirganda ajralib chiqadigan gaz hajmini aniqlang (n.sh.) .

- A) 28l *
- B) 28000ml*
- C) 11,2l
- D) 22,4l

588.5 g metall oksidini vodorod yordamida qaytarganda 2,7 g suv xosil bo'lgan. Metallning ekvivalent massasini va oksidning formulasini aniqlang.

- A) 32 CuO*
- B) 51,75 PbO₂
- C) 8,67 CrO₃
- D) 10,2 V₂O₅

589.Havoda yonganda qaysi ishqoriy metall oksid va peroksid hosil qiladi?

- A) natriy*

- B)litiy*
- C)litiy va kalsiy
- D)kaliy, rubidiy

590.Tartib raqami ortishi bilan, ishqoriy metallarning suyuqlanish harorati va zichligi qanday o'zgaradi?

- A)suyuqlanish harorati ortadi*
- B)zichligi ortadi*
- C)suyuqlanish harorati pasayadi
- D)zichligi kamayadi

591.Bir hil konsentratsiyali qaysi eritmalarda tuzning gidrolizlanish darajasi yuqori?

- A)NaCl*
- B)KCl*
- C)NaClO₃
- D)NaClO₂

592.Ishqoriy metallarning qaysi tuzlari suvda oz eriydi va suvda erimaydi?

- 1) Li₃PO₄ 2) Na₂S 3) K₂CO₃ 4) CsNO₃ 5) NaClO₄
- A)4*
- B)1*
- C)3
- D)2

593.Tarkibida 11,7 g natriy xlorid bo'lgan eritmani elektroliz qilinganda katod va anodda ajralib chiqqan moddalarni ko'rsating.

- 1) natriy 4,6 g; 2) xlor 7,1 g; 3) vodorod 0,2 g; 4) kislorod 1,6 g.
- A)2*
- B)3*
- C)1
- D)4

594.Quyidagi moddalardan qaysilarining suvdagi eritmalarini elektroliz qilinganda katodda faqat vodorod ajralib chiqadi?

- 1) ZnCl₂ 2) KBr 3) Cu (NO₃)₂ 4) NaCl 5) H₂SO₄ 6) KOH
- A)2,4*
- B)5,6*
- C)3, 6
- D)1,2

595.Qaysi gazlar natriy gidroksid eritmasi bilan reaksiyaga kirishadi?

- 1) vodorod; 2) karbonat anhidrid; 3) vodorod sulfid; 4) metan;
- 5) azot
- A)2*
- B)1
- C)3*
- D)4
- E)5

596.210 g natriy gidrokarbonat xlorid kislota eritmasi bilan reaksiyaga kirishganda ajralib chiqadigan gaz hajmini (n.sh.) aniqlang.

- A)56 l*
- B)56*10³ ml*
- C)11,2 l
- D)22,4 l

597.Kaliy gidroksid eritmasini elektroliz qilinganda katodda va anodda ajralib chiqadigan moddalarni ko'rsating.

- A)vodorod*
- B)kislrorod*
- C)kaliy
- D)suv

598.Qanday moddalar o'zgaruvchan tarkibli bo'ladi?

- A)gazsimon*
- B)Kristall panjara tugunlarida molekulalar bo'lgan
- C)Quy molekulyar
- D)yuqori molekulayar moddalar va kristall panjarasida atomlar bo'lgan moddalar

599. Qaysi qatorda faqat metallar keltirilgan?.

- A)azot, oltingugurt, xlor, fosfor
- B)natriy, alyuminiy, kaliy, rux*
- C)rubidiy, stronsiy, kobalt, azot
- D)kislrorod, berilliy, kalsiy, kremniy

600.Kimyoviy reaksiyalarda quyidagi parametrlardan qaysi biri doimo o'zgarmay qoladi?.

- A)Bosim.
- B)Hajm.
- C)Harorat.
- D)Massa.*

601.Qaysi qatorda faqat metalmaslar keltirilgan?.

- A)azot, oltingugurt, *
- B)xlror, fosfor*
- C)natriy, alyuminiy
- D)rubidiy, stronsiy,

602.Necha mol metanda $1.6 \cdot 10^{24}$ dona vodorod atomlari bor?

- A)0.66*
- B)0.48
- C)0.88
- D)1.2

603. Massaning saqlanish qonuni qanday tariflanadi?

- A) Har qanday murakkab moddaning tarkibi qaysi usul bilan olinishidan qat'iy nazar, bir xil boladi.
- B) Elektrodda ajralib chiqqan modda massasi elektrolitdan o'tgan tok kuchiga bog'liq bo'ladi.
- C) Kimyoviy reaksiyaga kirishgan moddalarning massasi hosil bo'lgan moddalarning massasiga teng bo'ladi.*
- D) Bir xil sharoitda turli gazlarning teng hajmlardagi molekular soni bir xil bo'ladi.

604. Quyidagi birikmalarda bir xil massadagi azotga kislorod massalarining nisbati qanday o'zgaradi?

$N_2O, NO, N_2O_3, NO_2, N_2O_5$

- A) 1:2:3:4:5 *
- B) 1:1:3:2:5
- C) 2:1:2:1:2
- D) 5:4:3:2:1

605. Qaysi qatorda elementlar elektrmanfiyligi ortib borish tartibida joylashgan?

- A) C, Si,
- B) Al, P, Cl*
- C) Na, Mg, *
- D) Li, Na, K

606. 79 g kaliy permanganat qizdirilganda, 5,32 l (n.sh) kislorod olindi. Reaksiya unumini hisoblang.

- A) 95*
- B) 91
- C) 92
- D) 93

607. Quyidagi yonilg'ilardan qaysi biri yonganda suv hosil bo'ladi? .

- A) oltinugurt
- B) Tabiiy gaz *
- C) Ko'mir yonganda
- D) qattiq o'tin yonganda.*

608. Quyidagi oksidlarning qaysi birida elementlarning massa nisbatlari 1:1,5 bo'ladi?

- A) SO_3 *
- B) N_2O_5
- C) Li_2O
- D) H_2O

609. Qanday hajmiy nisbatdagi vodorod va kislorod aralashmasi «qaldiriq gaz» deb ataladi? .

- A) 2 : 1*.
- B) 1 : 1

C)1 : 2

D)Istalgan hajmiy nisbatdagi aralashma.

610.Suv tarkibida vodorodning foiz ulushi nechaga teng? .

A)22,22

B)11,11*

C)8,96

D)12,12

611.Kimyo laboratoriyasida vodorod qanday usullar bilan olinadi? .

A)Mis metaliga xlorid kislotasi ta'sir ettirib.

B)Suvni qizdirib

C)Rux metaliga xlorid kislotasi ta'sir ettirib*

D)Metanni parchalab

612.Quyidagi qaysi moddalar suvda juda oz eriydi? .

A)Shakar

B)Gips*

C)Kislorod.*

D)Osh tuzi.

613.5,31g berilliy sulfat kristallogidratini kuydirilganda uning massasi 2,16 g ga kamaygan. Kristallogidratning formulasini aniqlang.

A) $\text{BeSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ *

B) $\text{BeSO}_4 \cdot 0,5\text{H}_2\text{O}$

C) $\text{BeSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$

D) $\text{BeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$

614.Agar 400 g eritma tarkibida 3,42 g bariy gidroksid bo'lsa, eritmaning pH ini aniqlang.

A)13 *

B)14

C)11

D)10

615.Qaysi reaksiyalarda bariy peroksid oksidlovchi ham, qaytaruvchi ham emas?

1) $\text{BaO}_2 + \text{CrCl}_3 + \text{NaOH} = \text{Na}_2\text{CrO}_4 + \dots$

2) $\text{BaO}_2 + \text{SO}_2 = \text{BaSO}_4$

3) $\text{BaO}_2 + \text{PbO}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{PbSO}_4 + \dots$

4) $\text{BaO}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 + \dots$

5) $\text{BaO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{O}_2$

6) $\text{BaO}_2 + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{MnSO}_4 + \dots$

A)4,5 *

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

616.Qaysi moddalar suvni yumshatish uchun ishlatiladi?

- 1) Mg (OH)₂ 2) Ca (OH)₂ 3) Ba (OH)₂ 4) Li₂CO₃ 5) Na₂CO₃ 6) K₂CO₃
- A)4,5,6*
- B)1,2,4,5
- C)3,6
- D)2,5

617.Sutkada katta odam chiqaradigan CO₂ miqdori:

- A)4 m³*
- B)3 m³
- C)2 m³
- D)5 m³

618.CO₂ havoda o'limga olib keluvchi miqdori:

- A)20%*
- B)10%
- C)15%
- D)30%

619.Quyidagi kasalliklarda faollashgan ko'mir ishlatiladi:

- A)Oshqozon ichak kasalliklarida, meteorizmida*
- B)Teri kasalliklarida
- C)Asab kasalliklarida
- D)Buyrak kasalliklarida

620.Quyidagi kasallik kremniy bilan nafas olganda kelib chiqadi:

- A)Silikoz*
- B)Alyuminoz
- C)Antrakoz
- D)yuoroz

621.Quyidagi p-element oz miqdorda xam organizmda to'planib salbiy oqibatlarga olib keladi:

- A)aluminium*
- B)kremniy
- C)uglerod
- D)vodorod

622.Trilon -B yordamida suvning qanday qattiqligi aniqlanadi?

- A)Umumiy*
- B)Muvaqqat.
- C)Doimiy .
- D)Vaqtincha .

623.CO₃²⁻anionlariga hos reaksiya:

- A)BaCl₂*
- B)NaCl
- C)KNO₃
- D)LiNO₃

624.Kimyoviy reaksiyalarda quyidagi parametrlardan qaysi biri doimo o'zgarmas?

- A)Massa.*
- B)Bosim.
- C)Hajm.
- D)Harorat.

625. Ag^+ ionlariga sifat reaktivi :

- A) NH_4OH *
- B) KNO_3
- C) Na_2SO_4
- D) FeSO_4

626. Ag^+ ionlariga sifat reaktivi:

- A) K_2CrO_4 *
- B) KNO_3
- C) Na_2SO_4
- D) FeSO_4

627. Tarkibiga xrom kiruvchi ferment:

- A) Tripsin*
- B) Karboangidraza
- C) Hidrogenaza
- D) Amilaza

628. Metabolizmga tasir etuvchi d-element, masalan siydik hosil bo'lishiga:

- A) Marganes*
- B) Mis
- C) Kumush
- D) Temir

629. Metallofermentlar tarkibiga kiruvchi elementlar?

- A) d-elementlar*
- B) p-elementlar
- C) f-elementlar
- D) g-elementlar

630. To'qimalar nafas olish fermenti tarkibiga kiruvchi element?

- A) Xrom*
- B) Mis
- C) Molibden
- D) Qo'rg'oshin

631. Tibbiyotda dezinfeksiyalovchi H_2O_2 eritmasi konsentrasiyasi:

- A) 3%*
- B) 6%
- C) 20%
- D) 25%

632. Organizmda H_2O_2 parchalovchi ferment:

- A) Katalaza*
- B) Hidrolaza
- C) Karboangidraza
- D) Dekarboksilaza

633. Gem tarkibidagi temir kislorod bilan hosil qiluvchi Birikma:

- A) Oksigemoglobin*
- B) Gemoglobin
- C) Porfirin

D)Protoporfin

634.Ozuqa tarkibida temir etishmasligida kelib chiqadigan kasallik:

- A)Anemiya*
- B)Sideroz
- C)Fluoroz
- D)Karies

635.Nikel saqllovchi ferment:

- A)Gidrolaza
- B)Arginaza*
- C)Karboksipeptidaza
- D)Amilaza

636.Albinoslar organizmida nikel miqdori:

- A)Ko'tarilgan
- B)Pasaygan
- C)Tasiri yoq*
- D)Doimiy

637.Vitamin B₁₂ etishmasa kelib chiqadigan kasallik?

- A)Anemiya
- B)Havfli anemiya*
- C)MNS buzilishi
- D)Prostata bezining faoliyati buzilishi

638.Odam organizmida temir turlari:

- A)Fe²⁺, Fe^{3+*}
- B)Fe²⁺, Fe⁴⁺
- C)Fe²⁺, Fe⁵⁺
- D)Fe³⁺, Fe⁶⁺

639.Qaysi eritmaga qizil qon tanachalari solinganda gemoliz hodisasi kuzatiladi

- A)Gipertonik
- B)Gipotonik*
- C)Izotonik
- D)Konsentrlangan

640#Qanday holatda elektrolit osonroq dissotsiatsiyalanadi

- A)Dissotsiatsiyalanish konstantasi yuqori qiymatga ega bo'lganda*
- B)Dissotsiatsiyalanish konstantasi past qiymatga ega bo'lganda
- C)Dissotsiatsiyalanish konstantasi qiymati o'zgarganda
- D)Dissotsiatsiyalanish konstantasi yuqori qiymatga ega bo'lmaganda

641.Eritma konsentratsiyasini eritma muzlash haroratini pasayishiga qanday bog'liqligi bor (Raulning 2-qonuni--krioskopiya)

- A)Eritma konsentratsiyasi qancha yuqori bo'lsa u shuncha past haroratda muzlaydi*
- B)Eritma konsentratsiyasi qancha past bo'lsa u shuncha past haroratda muzlaydi
- C)Eritma konsentratsiyasi qancha yuqori bo'lsa u shuncha yuqori haroratda muzlaydi
- D)Eritma konsentratsiyasiga bog'liq emas

642.Qanday holatda har xil konsentratsiyali eritmalar chegarasida osmotik bosim yuzaga keladi

- A)Ular o'zaro ta'sirlashganda
- B)Ular orasida yarim o'tkazgich to'siq bo'lganda*
- C)Eritmalar qizdirilganda
- D)Eritmalar sovitilganda

643. Osmos – bu ... yarim o'tkazgich to'siq orqali o'tish hodisasi

- A) Eritmaning erituvchiga *
- B) Erituvchining eritmaga
- C) Erituvchilarda erigan moddaning
- D) Erituvchi va erigan moddaning

644. Elektrolitning dissotsiatsiyalanish darajasi – bu ...

- A) Molekulaning shu eritmada erigan ionlar soni*
- B) Eritmadagi butun molekular soni
- C) Shu eritmada erigan molekularning ionlar sonini butun eritmada erigan molekular soniga nisbati
- D) Eritmadagi butun molekular sonini shu eritmada erigan molekularning ionlari soniga nisbati

645. $2A(\text{gaz}) + B(\text{gaz}) = A_2B$ reaksiyada A moddaning konsentratsiyasini 2 marta oshirilsa reaksiya tezligi necha marta ortadi

- A) 4 marta ortadi*
- B) 8 marta ortadi
- C) 2 marta ortadi
- D) 4 marta kamayadi

646. Odamni o'limga olib keluvchi glukozani qondagi miqdori

- A) Kam 5 g/l– katta 30 g/l
- B) Kam 10 g/l–katta 50 g/l*
- C) Kam 20 g/l–katta 70 g/l
- D) Kam 25 g/l–katta 60 g/l

647. Termodinamikaning 1-qonunining matematik ifodasi:

- A) $Q = \frac{\Delta S}{T}$
- B) $\Delta U = \Delta Q$ *
- C) $\Delta Q = T\Delta S$
- D) $Q_v = U_2 - U_1$

648. Termodinamikaning 1-qonuniga muvofiq:

- A) issiqlik sovuq jismdan issiq jisimga o'tmaydi
- B) energiya yo'q bo'lmaydi va yo'qdan hosil bo'lmaydi
- C) hosil bo'lish issiqligi parchalanish issiqligiga teng bo'ladi*
- D) gazlar kata idishdan kichik idishga diffuziyalanadi

649. Kimyoviy reaksiyalarning issiqlik effektini hisoblab topishda qo'llanadigan qonunning muallifi:

- A) Gess*
- B) Raul
- C) Gibbs
- D) Sechenov

650. Gess qonuni asosida hisoblanadigan kattalik:

- A) ichki energiya
- B) entalpiyaning o'zgarishi*
- C) Gelmhols energiyasi
- D) bosimning o'zgarishi

651. Gess qonuniga muvofiq kimyoviy reaksiyalarning issiqlik effekti bog'liq:

- A) reaksiya o'tayotgan bosqichlar soniga
- B) moddalarning tabiati va agregat xolatiga*
- C) temperaturaga
- D) yuzaning kattaligiga

652.Osmotik bosimlari teng bo'lgan eritmalarning nomlanishi:

- A)gomogen
- B)izotonik*
- C)gipertonik
- D)gipotonik

653.Qonga izotonik bo'la oladigan eritma:

- A)NaCl 5%
- B)NaCl 0.9%*
- C)KCl 5%
- D)Glyukoza 25%

654.Quyidagi ta'riflardan qaysi biri tarkibning doimiylik qonuniga mos keladi ?.

- A)Molekulyar tuzilishga ega bo'lgan birikmalarning tarkibi ularning olinish usuliga bog'liq bo'lmagan holda doimiy bo'ladi*
- B)Moddalarning xossalari ularning sifat va miqdoriy tarkibi hamda kimyoviy tuzilishi bilan belgilanadi.
- C)Istalgan kimyoviy birikma aniq va doimiy tarkibga ega
- D)Ko'p hollarda moddalarning tarkibi boshlang'ich moddalar tarkibiga bog'liq bo'ladi.

655.Qanday moddalar izomorf moddalar deb ataladi?.

- A)Kimyoviy xossalari jihatidan bir-biriga o'xshash ba'zi moddalarning kristallari bir xildagi shaklda bo'ladigan moddalar.*
- B)Kimyoviy xossalari jihatidan bir-biriga o'xshash, lekin kristallari xar xil shaklda bo'ladigan moddalar.
- C)Kimyoviy xossalari bilan bir-biridan farq qiladigan, lekin kristallari bir xil shaklda bo'ladigan moddalar.
- D)Kimyoviy xossalari va kristallari shakli bilan farq qiladigan moddalar

656.Qanday moddalar polimorf moddalar hisoblanadi?.

- A)Sharoitga qarab turli shaklda kristallar hosil qilishi mumkin bo'lgan moddalar.*
- B)Sharoitga qarab amorf holdagi moddalar hosil qiluvchi moddalar
- C)Sharoitga qarab bir xil shakldagi kristallar hosil qilishi mumkin bo'lgan xar xil moddalar.
- D)Sharoitga qarab kristall yoki amorf holdagi qattiq moddalar hosil qiluvchi moddalar.

657.Rentgen nurlarini zarrachalar oqimi deb aytish mumkinmi?.

- A)Zarryadlangan katta energiyaga ega bo'lgna nur*
- B)Mumkin
- C)Ham zarracha va elektromagnit to'lqin
- D)Protonlar oqimi

658.Eritmaning 2 litrida 3 mol modda bo'lsa, uning molyar konsentratsiyasi nechaga teng?.

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

659.Elektron spektroskopiyada molekulaning qanday harakatlari kuzatiladi?.

- A)Elektronlar harakati*
- B)Kimyoviy bog'ni tebranma harakati
- C)Molekulani aylanma harakati

D)Molekulani energetik pogʻonalardagi

660.Eritmada erigan moddaning massa ulushi 0,034 ga teng boʻlsa, uning foiz konsentratsiyasi nechaga teng?

- A)3,4*
- B)0,034
- C)0,34
- D)34

661.Qish faslida suv havzalarining yuza qismi muzlaydi. Ammo qattiq holatdagi muz suv tubida choʻkmaydi. Bu hodisaning sababini tushuntiring .

- A)Suvning anomal fizik xossaligidan biri 4°C dagi suvning zichligi eng yuqori, yaʼni 1 g/ml ga tengligi. Suvning zichligi 4°C dan yuqorida ham, past haroratda ham 1 g/ml dan kichik boʻladi.Shining uchun muz suvning sirtida joylashadi.*
- B)Qattiq moddalar suyuq moddalardan yengil boʻladi.
- C)Muz suvdan ogʻir, u albatta choʻkadi.
- D)Havo haroratiga bogʻliq holda yo choʻkadi, yo choʻkmaydi

662.Quyidagi oksidlarning qaysilari suv bilan reaksiyaga kirishib kislota hosil qiladi?. 1) K_2O . 2) P_2O_5 . 3) SO_3 . 4) SiO_2 . 5) HgO . 6) Al_2O_3 . 7) CO_2 . 8) Fe_2O_3 .

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

663.Quyidagi oksidlardan qaysilari kislotalar bilan reaksiyaga kirishadi ?.

- 1) K_2O . 2) CO_2 . 3) MgO . 4) P_2O_5 . 5) SO_2 . 6) Al_2O_3 . 7) BaO .
- A)1,3,6,7*
- B)2, 5, 6,7
- C)1, 3, 7.
- D)1, 2, 7.

664.Bir xil miqdorda olingan quyidagi birikmalaning qaysi birida temir miqdori koʻp?.

- A) FeO *
- B) Fe_3O_4
- C) Fe_2O_3
- D) FeSO_4 .

665.Mis II) -gidroksid qanday usulda olinadi?.

- A)Misning suvda eriydigan tuzlariga ishqor taʼsir ettirib.*
- B)Misning istalgan tuziga kisiota taʼsir ettirib
- C)Misga suv taʼsir ettirib

D) Mis oksidiga suv ta'sir ettirib.

666. YAMR spektrlarida qanday o'lchov birligi qabul qilingan?.

- A) Nanometr
- B) Gers*
- C) Angstrom
- D) Milli ulush

667. 5 g CaCO_3 ni qizdirib necha g CaO olish mumkin?.

- A) 2,8*
- B) 5,6
- C) 1,4
- D) 0,7

668. Quyida berilgan moddalarning qaysilaridan faqat bitta o'zgarish qilib kislota olish mumkin?.

- 1) SO_3 , 2) K_2O , 3) Cu(OH)_2 , 4) P_2O_5 , 5) CO_2 , 6) CaCl_2 , 7) MgO , 8) H_2SO_4
- A) 1, 4, 5*
 - B) 1, 2, 4, 5, 7
 - C) 3, 6, 8
 - D) 2, 3, 6, 7.

669. 8 g mis II) -oksid qaytarilganda qancha mis metalli hosil bo'ladi?.

- A) 6,4 g*
- B) 1,6 g
- C) 9,8 g.
- D) 3,4 g

670. Quyidagi qaysi reaksiyalar natijasida tuz hosil bo'ladi?.

- A) Natriy sulfid + xlorid kislota \rightarrow *
- B) Mis II)-oksid + vodorod \rightarrow
- C) Kalsiy + suv \rightarrow
- D) Malaxit qizdirish) \rightarrow

671. Quyida keltirilgan molekula va ionlar tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi kamayib borishi tartibida joylashtirilgan qatorni aniqlang .

- 1) H_3O^+ , 2) H_2O , 3) OH^- , 4) O^{2-} , 5) O^{-1}
- A) 1, 2, 3, 4, 5*
 - B) 1, 5, 3, 4, 2
 - C) 5, 4, 3, 2, 1
 - D) 2, 4, 1, 5, 3

672. Davriy sistema guruxlarida elementlarning metallik xususiyati qanday o'zgaradi?.

- A) Ortib boradi;*
- B) Dastlab ortib, so'ngra kamayadi

- C) Kamayib boradi;
- D) Dastlab kamayib, so'ngra ortadi;

673. PMR-spektrlarining maydoni (intensivligi) nimani bildiradi?

- A) Elektron manfiy atom bilan bog'langan vodorod atomlarini sonini bildiradi.*
- B) Elektron manfiy atom bilan bog'langan gidroksoniy kationi sonini bildiradi.
- C) Molekuladagi umumiy vodorod atomlarini sonini bildiradi.
- D) Uglarod atomlari sonini bildiradi

674. Atom yadrosi qanday zarrachalardan iborat bo'ladiq ?

- A) neytron, proton;*
- B) neytron, elektron;
- C) elektron, proton
- D) pozitron, elektron;

675. PMR-spektroskopiyasida qanday erituvchilar qo'llaniladi?

- A) Vodorod atomlari bo'lmagan erituvchilar.*
- B) Nopolyar erituvchilar
- C) Dioxloretan
- D) Har xil spirtlar.

676. Reaksiya tezligini 27 marta oshirish uchun temperaturani necha gradus ko'tarish kerak?

Reaksiyaning temperatura koeffitsienti 3 ga teng..

- A) 30°C*
- B) 20°C
- C) 10°C
- D) 40°C

677. Tarkibida vodorodning massa ulushi katta bo'lgan kislotani ko'rsating:.

- A) HF*
- B) H₃PO₄
- C) H₄P₂O₇
- D) HCN

678. Osh tuzining 20 foizli 500 g eritmasini tayyorlash uchun necha g osh tuzi va suv kerak buladi?.

- A) 100 g osh tuzi va 400 g suv*
- B) 75 g osh tuzi va 425g suv
- C) 400g osh tuzi va 100 g suv
- D) 80g osh tuzi va 420g suv

679. 0,1n eritmaning qandan hajmida 8 g CuSO₄ erigan bo'ladi l)?.

- A) 1.0*
- B) 1.5
- C) 2.2
- D) 3.0

680#93 g fosfor yonishidan qancha gramm P_2O_5 hosil bo'ladi?

- A)213 *
- B)217
- C)215
- D)209

681.Quyidagi ta'riflardan qaysi biri tarkibning doimiylik qonuniga mos keladi ?.

A)Molekulyar tuzilishga ega bo'lgan birikmalarning tarkibi ularning olinish usuliga bog'liq bo'lmagan holda doimiy bo'ladi*

B)Moddalarning xossalari ularning sifat va miqdoriy tarkibi hamda kimyoviy tuzilishi bilan belgilanadi.

C)Istalgan kimyoviy birikma aniq va doimiy tarkibga ega

D)Ko'p hollarda moddalarning tarkibi boshlang'ich moddalar tarkibiga bog'liq bo'ladi.

682.Xlor oksidlaridan birida kislorodning 224 og'irlik qismiga xlorning 142 og'irlik qismi to'g'ri keladi. Xlorning atom massasi 35.5 ga teng bo'lsa, bu birikmaning formulasi va undagi xlorning valentligi qanday?

- A) Cl_2O_7 *
- B) Cl_2O_3
- C) Cl_2O
- D) Cl_2O_5

683.Normal sharoitda 1 l havodagi molekular soni nechta?

- A) $0.27 \cdot 10^{23}$ *
- B) $54 \cdot 10^{23}$
- C) $1.08 \cdot 10^{23}$
- D) $0.54 \cdot 10^{23}$

684.4 g vodorod hosil qilish uchun necha gramm kaliy gidrid suv bilan reaksiyaga kirishishi kerak?

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

685.11,2 l (n.sh) sulfid anidridni qancha (g) natriy sulfid olish mumkin?

- A)63 *
- B)60
- C)61
- D)65

686.Quyidagi zarrachalarning qaysi birida uglerod atomining valenligi 3ga teng?

- A)CO *
- B)HCOOH
- C)HCN
- D)HSCN

687.Qaysi birikmada fosforning massa ulushi ko'proq bo'lganlarni tanlang?

- A) P_2O_5 *
- B) H_3PO_4
- C) $Ca_3(PO_4)_2$
- D) $Ca(H_2PO_4)_2$ *

688.Allotropik shakl o'zgarishlari mavjud elementlar qatorini ko'rsating.

- A) fosfor, oltingugurt*
- B) Kislod, uglerod*
- C) Xlor, azot
- D) Ftor, kaliy

689.Quyidagilardan fizikaviy hodisalarni aniqlang?

- A) Qirovning hosil bo'lishi *
- B) Shamning yonishi
- C) Qizdirilgan shakarning qorayishi
- D) Temirning zanglashi

690.6,02 10^{21} kislorod molekulasining modda miqdorini aniqlang.

- A) 0,01 *
- B) 1
- C) 0,1
- D) 0,5

691.Quyidagi moddalarning har biridan 1 mol miqdorda olinganda, qaysi moddalarning massasi eng og'ir bo'ladi?

- A) Saxaroza*
- B) 2 molekula Glyukoza *
- C) Bertole tuzi
- D) Osh tuz

692. $HBrO_3$, Br_2 , KBr , $KBrO_4$ birikmalaridagi bromning ekvivalenti to'g'ri keltirilgan javoblarni toping?

- A) 16, 80, *
- B) 80, 42 *
- C) 80, 80, 80
- D) 80, 160, 240

693.Izotoplar tushunchasing to'g'ri ifodasini toping?

- A) Protonlar soni bir xil, lekin yadrodagi neytronlar soni har xil bo'lgan atomlar*
- B) Neytronlar soni bir xil bo'lgan atomlar
- C) Protonlar va neytronlar soni har xil, lekin ularning massalari yig'indisi bir xil bo'lgan atomlar
- D) Protonlar va neytronlar soni bir xil bo'lgan atomlar

694.Azotning 1 ta molekulasining massasi (g) qanchaga teng?

- A) $2.32 \cdot 10^{-23}$ *
- B) $4.65 \cdot 10^{-23}$
- C) 14
- D) $9.3 \cdot 10^{-23}$

695. Qaysi moddaning hosil bo'lish issiqligi nolga teng?

- A) O_2 *
- B) N_2
- C) CaO
- D) O_3

696. Qanday moddalar izomorf moddalar deb ataladi?.

- A) Kimyoviy xossalari jihatidan bir-biriga o'xshash, lekin kristallari xar xil shaklda bo'ladigan moddalar.
- B) Kimyoviy xossalari jihatidan bir-biriga o'xshash ba'zi moddalarning kristallari bir xildagi shaklda bo'ladigan moddalar.*
- C) Kimyoviy xossalari bilan bir-biridan farq qiladigan, lekin kristallari bir xil shaklda bo'ladigan moddalar.
- D) Kimyoviy xossalari va kristallari shakli bilan farq qiladigan moddalar

697. Qaysi reaksiyaning issiqlik effekti reaksiya mahsulotining hosil bo'lish issiqligiga teng bo'ladi?

- A) $CaO(q) + CO_2(g) = CaCO_3(q)$ *
- B) $C(q) + Cl_2(g) = CCl_4(s)$
- C) $CaO(q) + SiO_2(q) = CaSiO_3(q)$
- D) $Cu_2S(q) + O_2(g) = 2Cu(q) + SO_2(g)$

698. Rentgen nurlarini zarrachalar oqimi deb aytish mumkinmi?.

- A) Zaryadlangan katta energiyaga ega bo'lgan nur*
- B) Mumkin
- C) Ham zarracha va elektromagnit to'lqin
- D) Protonlar oqimi

699. Eritmaning 2 litrida 3 mol modda bo'lsa, uning molyar konsentratsiyasi nechaga teng?.

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

700. Elektron spektroskopiyada molekulaning qanday harakatlari kuzatiladi?.

- A) Kimyoviy bog'ni tebranma harakati
- B) Molekulani aylanma harakati
- C) Elektronlar harakati*
- D) Molekulani energetik pog'onalaridagi

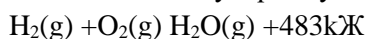
701.Analitik reaksiyalarning o'ziga xosligi nima

- A)Ayni ionni juda ko'p ionlar ishtirokida shu reaksiya yordamida ochish mumkinligi*
- B)Ayni ionni juda kam sondagi ionlar ishtirokida shu reaksiya yordamida ochish mumkinligi
- C)Ayni ionni o'rtacha sondagi ionlar ishtirokida shu reaksiya yordamida ochish
- D)Reaksiyada o'ziga xos rangli chukma hosil bo'lishi

702.Qaysi moddaning hosil bo'lish issiqligi nolga teng?

- A)grafit *
- B) H_2CO_3
- C)olmos
- D)filluren

703.Ushbu reaksiya qanday holatlarda teskari yo'nalishda boradi?



- 1) odatdagi sharoitda 2) juda past haroratda 3) juda yuqori haroratda 4) yuqori bosimda 5) past bosimda
- A)2,4 *
- B)3,5
- C)2,5
- D)3,4

704.Gidrolizga ta'sir ko'rsatuvchi faktorlarni belgilang?.

- A)Temperatura, konsentratsiyani o'zgartirish, eritmani suyultirish*
- B)Temperatura, bosim, konsentratsiyani o'zgartirish
- C)Temperatura, konsentratsiyani o'zgartirish, eritmani suyultirish
- D)Bosim, konsentratsiyani o'zgartirish, eritmani suyultirish

705.100 ml 0,1 M li HCl eritmasiga 200 ml 0,05 N li KOH eritmasi qo'shilganda ajralib chiqqan issiqlik miqdorini hisoblang?

- A)5,72 kJ *
- B)572 J
- C)6,72kJ
- D)672J

706.Mis (II) -gidroksid qanday usulda olinadi?.

- A)Misning istalgan tuziga kisiota ta'sir ettirib
- B)Misning suvda eriydigan tuzlariga ishqor ta'sir ettirib.*
- C)Misga suv ta'sir ettirib
- D)Mis oksidiga suv ta'sir ettirib.

707.Temir +3 ioni uchun o'ziga xos reaksiya beruvchi reagent qaysi?

- A)Sariq qon tuzi*
- B)Natriy gidroksid
- C)Natriy Sulfat
- D)Qizil qon tuzi

708. Lyuis nazariyasiga ko'ra asos nima?

- A) Elektron juftini beruvchi modda*
- B) Eritmaga vodorod ionlarini beruvchi modda.
- C) Eritmaga gidroksid ionini beruvchi modda
- D) Vodorod ionini qabul qiluvchi modda

709. Quyidagi qaysi reaksiyalar natijasida tuz hosil bo'ladi?

- A) Mis II)-oksid + vodorod \rightarrow
- B) Kalsiy + suv \rightarrow
- C) Natriy sulfid + xlorid kislota \rightarrow *
- D) Malaxit qizdirish) \rightarrow

710. Mor metodida ishchi eritma nima?

- A) Kumush Nitrat*
- B) Kaliy Rodanit
- C) Ammoniy Rodanit
- D) Kumush Xlorid

711. 8,4 l qaldiraq gaz portlaganda ajralib chiqadigan issiqlik miqdorini hisoblang (kJ) ?

- A) 71,5 *
- B) 60,5
- C) 242
- D) 286

712. Davriy sistema guruxlarida elementlarning metallik xususiyati qanday o'zgaradi?

- A) Dastlab ortib, so'ngra kamayadi
- B) Kamayib boradi;
- C) Dastlab kamayib, so'ngra ortadi;
- D) Ortib boradi;*

713. PMR-spektrlarining maydoni (intensivligi) nimani bildiradi?

- A) Elektron manfiy atom bilan bog'langan vodorod atomlarini sonini bildiradi.*
- B) Elektron manfiy atom bilan bog'langan gidroksioniy kationi sonini bildiradi.
- C) Molekuladagi umumiy vodorod atomlarini sonini bildiradi.
- D) Uglarod atomlari sonini bildiradi

714.Atom yadrosi qanday zarrachalardan iborat bo'ladiq ?.

- A)neytron*
- B) proton;*
- C)electron
- D)pazitron

715.Tarkibida vodorodning massa ulushi katta bo'lgan 2ta kislotani ko'rsating:.

- A) H_3PO_4
- B)HF*
- C) $H_4P_2O_7$
- D)HCN*

716.Hajm o'zgarmas bo'lganda reaksiyaning issiqlik effekti nimaga teng?

- A)sistema ichki energiyasining o'zgarishiga*
- B)sistema entalpiyasining o'zgarishiga
- C)sistema entropiyasining o'zgarishiga
- D)sistema Gibbs energiyasining o'zgarishiga

717.Ekzotermik jarayonlarda sistemaning ichki energiyasi(1) va entalpiyasi(2) qanday o'zgaradi?

- A)ortadi -kamayadi -o'zgarmaydi
- B)1-b, 2-b *
- C)1-a, 2-b
- D)1-a, 2-c
- 1-b, 2-a

718.Gidrolizga ta'sir ko'rsatuvchi faktorlarni belgilang?.

- A)Temperatura, konsentratsiyani o'zgartirish, eritmani suyultirish*
- B)Temperatura, bosim, konsentratsiyani o'zgartirish
- C)Temperatura, konsentratsiyani o'zgartirish, eritmani suyultirish
- D)Bosim, konsentratsiyani o'zgartirish, eritmani suyultirish

719.Orbital kvant son 3 ga teng bo'lganda pog'onacha eng kop'pi bilan nechta electron sig'adi?

- A)30*
- B)26
- C)34
- D)22

720#Neytrallnsh reaksiyasining issiqlik effektini ko'rsating (kJ/mol).

- A)57,2*
- B)241
- C)286
- D)572

721. Suyuq suvning harorati -50°C bo'lishi mumkinmi?

- A) mumkin emas, suv 0°C dan pastda muzlaydi*
- B) mumkin, agar bosim juda yuqori bo'lsa
- C) mumkin, agar bosim juda past bolsa
- D) mumkin, agar ichki energiyasi ortsa

722. Temperatura koeffitsienti 4 bo'lgan reaksiya temperaturasi 130 dan 1000°C gacha o'zgarganda reaksiya tezligi qanday o'zgaradi?

- A) 64 marta kamayadi*
- B) 64 marta ortadi
- C) 16 marta ortadi
- D) 16 marta kamayadi

723. Kislorodning qaysi moddalar bilan reaksiya tezligi faqat kislorodning bosimiga bog'liq?

1. vodorod 2. uglerod (II) oksid 3. Azot 4. uglerod 5. xlor 6. temir
- A) 4,6 *
 - B) 1,2
 - C) 3,4
 - D) 1,5

724. Moddaga tegishli bo'lgan xossalarni aniqlang.

- A) Zichlik, qaynash va suyuqlanish *
- B) rang, agregat holat*
- C) elektron qavatlar, yadro zaryadi
- D) izotoplar, temperaturalarini,

725. $\text{A}(\text{g}) + \text{B}(\text{g}) + \text{C}(\text{g}) = \text{A}_2\text{B}_3\text{C}_4(\text{g})$ sistemaning bosimi ikki marta oshirilsa to'g'ri reaksiya tezligi necha marta ortadi?

- A) 512 *
- B) 32
- C) 128
- D) 64

726. Qaysi qatorda faqat metallar keltirilgan?

- A) azot, oltinugurt
- B) natriy, alyuminiy*
- C) kaliy, rux*
- D) kislorod, berilliy

727. Quyidagi omillarning qaysilari kimyoviy reaksiyaning tezligiga ta'sir ko'rsatadi?

1. Moddalarning tabiati 2. Katalizator 3. Konsentratsiya 4. Temperatura 5. Zichlik 6. Agregat holati
- A) 1,2 *
 - B) 3, 4 *
 - C) 1,5
 - D) 3, 6

728. Reaksiyaning temperatura koeffisienti 3 ga teng. Reaksiya tezligini 27 marta oshirish uchun temperaturani necha gradusga ko'tarish kerak?

- A) 20*
- B) 30
- C) 10
- D) 40

729. Temperatura 500 dan 300 gacha pasaytirilganda reaksiya tezligi 16 marta kamaysa reaksiyaning temperatura koeffisienti toping.

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

730. Qaysi qatorda elementlar elektrmanfiyligi ortib borish hamda kamayib borish tartibida joylashgan?

- A) Na, Mg, Al, P, Cl*
- B) I, Br, Cl, F, H
- C) C, Si, Ge, Pb, Sn
- D) Li, Na, K, Rb, Cs*

731. Temperatura koeffisienti 3 bo'lgan reaksiya 40^o da 180 sek da tugaydi. Shu reaksiya 60^o da necha sekunda tugaydi?

- A) 20 *
- B) 10
- C) 30
- D) 40

732. $A(g) + B(g) = A_2B_3(g)$ reaksiyada A modda konsentratsiyasi 4 marta oshirilsa, B modda konsentratsiyasi 4 marta kamaytirilsa to'g'ri reaksiya tezligi qanday o'zgaradi?

- A) 4 marta kamayadi*
- B) 1024 marta ortadi
- C) 4 marta ortadi
- D) 1024 marta kamayadi

733. Hajmi 10 l bo'lgan idish 8 mol A gaz bilan to'ldirildi. 0,5 minutdan so'ng idishda A gazdan 2 mol qoldi. Reaksiyaning o'rtacha tezligini (mol/l·sek) aniqlang.

- A) 0,02*
- B) 0,2
- C) 12
- D) 1

734. $A(g) + B(g) = A_4B_3(g)$ sistemaning bosimi ikki marta oshirilsa to'g'ri reaksiya tezligi necha marta ortadi?

- A) 8 *
- B) 32
- C) 64

D)16

735.Oraliq mahsulot hosil bo'lishi bilan boradigan reaksiyalar qanday reaksiyalar deyiladi?

- A)Zanjir reaksiyalar *
- B)Ketma-ket reaksiyalar
- C)Paralel reaksiyalar
- D)Tutash reaksiyalar

736.Kimyoviy muvozanatga ta'sir etuvchi omillar qaysi olim tomondan ta'riflangan?

- A)Le-Shatlye*
- B)Vant-Goff
- C)Lomonosov
- D)C.Arrenius

737.Kimyoviy reaksiya tezligiga haroratning ta'sirini ifodalovchi C.Arrenius tenglamasini ko'rsating.

- A) $K=Ae^{-Ea/RT}$ *
- B) $K=Ae^{-Ea/R}$
- C) $K=Ae^{-RT/Ea}$
- D) $K=Ae^{-R/Ea}$

738.Vant-Goff qoidasini ko'rsating.

- A)Harorat har 10C ga oshganda reaksiya tezligi 2-4 marta tezlashadi.*
- B)Harorat har 10C ga oshganda reaksiya tezligi 2-3 marta tezlashadi.
- C)Harorat har 200C ga oshganda reaksiya tezligi 2-3 marta tezlashadi.
- D)Harorat har 200C ga oshganda reaksiya tezligi 2-4 marta tezlashadi.

739.Qaysi javobda kimyoviy xodisa to'g'risida fikr yuritiladi? .

- A)suvning muzlashi
- B)temirning zanglashi *
- C)shamning erishi
- D)barcha javoblar noto'g'ri

740.Qaysi javobda fizikaviy xodisa to'g'risida fikr yuritiladi? .

- A)suvning muzlashi*
- B)temirning zanglashi
- C)qirov hosil bo'lishi*
- D)barcha javoblar noto'g'ri

741.Geterogen tizimda reaksiya . . .

- A)Fazalar chegarasi ichki qismida ham , sathida ham sodir bo'ladi*

- B)Fazalar chegarasi ichki qismida sodir bo'ladi
- C)Fazalar chegarasi sathida sodir bo'ladi
- D)Gaz molekulari to'qnashishi natijasida sodir bo'ladi

742.Katalizator qaytar reaksiyaga qanday ta'sir ko'rsatadi?

- A)Muvozanat qaror topishini tezlatadi*
- B)Faqat to'g'ri reaksiyani tezlatadi
- C)Faqat teskari reaksiyani tezlatadi
- D)Faqat to'g'ri reaksiyani sekinlatadi

743.Kimyoviy muvozanatda turgan NO₂ bilan N₂O₄ aralashmasini rangsizlanishi uchun nima qilish kerak?

- 1.bosimni oshirish
 - 2.bosimni pasaytirish
 - 3.temperaturani ko'tarish
 4. temperaturani pasaytirish
 5. katalizator qo'shish
- A)1,3 *
 - B)1,4
 - C)1,5
 - D)2,5

744.Reaksiya tezligini aniqlovchi bosqichga asoslanib reaksiyalarni sinflash keltirilgan qatorni aniqlang?.

- A)monomolekulyar, biomolekulyar, polimolekulyar*
- B)gomolitik, geterolitik, monomolekulyar
- C)birikish, ajralish, almashinish
- D)birikish, monomolekulyar, biomolekulyar

745.Qaysi reaksiyaning muvozanat holatini bosim o'zgartira olmaydi?

- A) $H_2 + Cl_2 \rightleftharpoons HCl$ *
- B) $NO + O_2 \rightleftharpoons NO_2$
- C) $H_2 + N_2 \rightleftharpoons NH_3$
- D) $NO_2 \rightleftharpoons N_2O_4$

746.Quyidagi muvozanatdagi sistemada $H_2 + N_2 \leftrightarrow NH_3$ moddalarning muvozanat konsentratsiyalari $[N_2]=0,2$ M, $[H_2]=0,3$ M, $[NH_3]=0,4$ M bo'lsa, azot va vodorodning boshlang'ich konsentratsiyalarini toping.

- A)0,4 va 0,9 *
- B)0,2 va 0,6
- C)0,4 va 0,4
- D)0,2 va 0,4

747. $H_2 + N_2 \rightleftharpoons NH_3$ sistemaga argon kiritilganda muvozanat qaysi tomonga siljiydi?

- A)siljimaydi *
- B)o'ngga
- C)chapga

D)ikkala tomonga ham bir xil

748.Muvozanat konstantasi nimalarga bog'liq?

- A)konsentratsiyaga, haroratga bosimga*
- B)haroratga, moddalar tabiatiga
- C)katalizatorga,
- D)haroratga, bosimga

749. $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{CO} + \text{H}_2$ reaksiya sistemasining hajmi 3 marta kamayganda muvozanat qaysi tomonga siljiydi?

- A)chapga *
- B)o'ngga
- C)siljimaydi
- D)ikkala tomonga ham bir xil

750.Teng massadagi qaysi metallar suvdan ko'proq vodorodni siqib chiqara oladi?

- A)litiy *
- B)natriy *
- C)kaliy
- D)seziy

751.Teng massadagi qaysi metallar suvdan kamroq vodorodni siqib chiqara oladi?

- A)litiy
- B)natriy
- C)kaliy *
- D)seziy *

752.Qanday elementlarga S-elementlar deyiladi?

- 1) tashqi pog'anasida 1 yoki 2 ta elektron bo'lgan elementlar;
- 2) tashqi pog'anasida 3 yoki undan ortiq elektron bo'lgan elementlar;
- 3) tashqidan oldingi pog'anasida 2,8 yoki 18 ta elektron bo'lgan elementlar;
- 4) tashqidan oldingi pog'anasida 2 yoki 8 ta elektron bo'lgan elementlar;
- 5) tashqi pog'anasida 1 yoki 2 ta elektron bo'lib, tashqidan oldingi pog'anasida 9 tadan 18 tagacha elektron bo'lgan elementlar;

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

753.Sifat analiz metodlari to'g'ri ko'rsatilgan qatorni belgilang?.

- A)Mikrometod, yarimmikrometod, makrometod, ultramikrometod*
- B)Yarimmikrometod, makrometod, tomchi metodi, mikrokristaloskopik metod
- C)Ultramikrometod, tomchi metodi, mikrokristaloskopik metod, kolorimetrik
- D)Tomchi metodi, mikrokristaloskopik metod, kolorimetrik, potentsiometrik

754.Eng kuchli asoslarni ko'rsating.

- A) CsOH *
- B) RbOH *
- C) NaOH

D)KOH

755. Qaysi reaksiyalarda Na_2O_2 oksidlovchi bo'ladi?

1) $\text{Na}_2\text{O}_2 + \text{KI} + \text{H}_2\text{SO}_4 =$ 2) $\text{Na}_2\text{O}_2 + \text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{O} =$

3) $\text{Na}_2\text{O}_2 + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 =$ 4) $\text{Na}_2\text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} =$

5) $\text{Na}_2\text{O}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 =$

A)4 *

B)5*

C)2

D)3

756. Suvdagi eritmasida eng kuchli qaytaruvchilar bo'ladigan metallarni ko'rsating.

A)seziy*

B)litiy

C)kaliy

D)rubidiy *

757. Natriy xlorid eritmasini elektroliz qilinganda katodda va anodda qanday moddalar hosil bo'ladi?

A)vodorod *

B)xlor*

C)kislород;

D)natriy.

758. 210 g natriy gidrokarbonatni kuydirganda ajralib chiqadigan gaz hajmini aniqlang (n.sh.) .

A)28l *

B)28000ml *

C)11,2l

D)22,4l

759. 5 g metall oksidini vodorod yordamida qaytarganda 2,7 g suv xosil bo'lgan. Metallning ekvivalent massasini va oksidning formulasini aniqlang.

A)32 CuO*

B)51,75 PbO₂

C)8,67 CrO₃

D)10,2 V₂O₅

760. Havoda yonganda qaysi ishqoriy metall oksid va peroksid xosil qiladi?

A)natriy *

B)litiy*

C)litiy va kalsiy

D)kaliy, rubidiy

761. Tartib raqami ortishi bilan, ishqoriy metallarning suyuqlanish harorati va zichligi qanday o'zgaradi?

A)suyuqlanish harorati ortadi*

B)zichligi ortadi*

C)suyuqlanish harorati pasayadi

D)zichligi kamayadi

762. Bir hil konsentratsiyali qaysi eritmalarda tuzning gidrolizlanish darajasi yuqori?

- A) NaCl*
- B) KCl*
- C) NaClO₃
- D) NaClO₂

763. Ishqoriy metallarning qaysi tuzlari suvda oz eriydi va suvda erimaydi?

- 1) Li₃PO₄ 2) Na₂S 3) K₂CO₃ 4) CsNO₃ 5) NaClO₄
- A) 4 *
- B) 1 *
- C) 3
- D) 2

764. Tarkibida 11,7 g natriy xlorid bo'lgan eritmani elektroliz qilinganda katod va anodda ajralib chiqqan moddalarni ko'rsating.

- 1) natriy 4,6 g; 2) xlor 7,1 g; 3) vodorod 0,2 g; 4) kislorod 1,6 g.
- A) 2 *
- B) 3 *
- C) 1
- D) 4

765. Quyidagi moddalardan qaysilarining suvdagi eritmalarini elektroliz qilinganda katodda faqat vodorod ajralib chiqadi?

- 1) ZnCl₂ 2) KBr 3) Cu(NO₃)₂ 4) NaCl 5) H₂SO₄ 6) KOH
- A) 2, 4 *
- B) 5, 6 *
- C) 3, 6
- D) 1, 2

766. Qaysi gazlar natriy gidroksid eritmasi bilan reaksiyaga kirishadi?

- 1) vodorod; 2) karbonat angidrid; 3) vodorod sulfid; 4) metan;
- 5) azot
- A) 2 *
- B) 1
- C) 3
- D) 4
- E) 5

767. 210 g natriy gidrokarbonat xlorid kislota eritmasi bilan reaksiyaga kirishganda ajralib chiqadigan gaz hajmini (n.sh.) aniqlang.

- A) 56 l *
- B) 56 * 10³ ml
- C) 11,2 l
- D) 22,4 l

768. Kaliy gidroksid eritmasini elektroliz qilinganda katodda va anodda ajralib chiqadigan moddalarni ko'rsating.

- A) vodorod *
- B) kislorod *
- C) kaliy

D)suv

769.Havoda yonganda qaysi ishqoriy metall qanday moddalar hosil qiladi?

- A)oksid*
- B)peroksid *
- C)superoksid *
- D)suv
- E)ishqor
- F)asos

770.100 g suvda 4,6 g natriy eritilganda xosil bo'lgan moddaning eritmadagi massa ulushi va foizlarda xisoblang.

- A)0.0766*
- B)7,66% *
- C)4,4
- D)8%
- E)8,24

771.Bir xil konsentratsiyali eritmalarida qaysi tuzning gidrolizlanish darajasi yuqorilarni tanlang.

- A)KAt
- B)KCl
- C)KBr
- D)KI

772.Ishqoriy metallarning qaysi tuzlari amalda gidrolizlanmaydi?

- 1) K_2CO_3 2) $NaNO_3$ 3) $LiCl$ 4) CH_3COOK 5) Na_2S
- A)2*
 - B)3 *
 - C)5
 - D)1

773.Qaysi reaksiyalarda Na_2O_2 oksidlovchi bo'ladi?

- A) $Na_2O_2 + KI + H_2SO_4 = *$
- B) $Na_2O_2 + Fe(OH)_2 + H_2O = *$
- C) $Na_2O_2 + KMnO_4 + H_2SO_4 =$
- D) $Na_2O_2 + H_2O \rightleftharpoons$

774.Qaysi moddalarning eritmalarini elektroliz qilinganda katodda kislorod ajralib chiqadi?

- 1) $ZnCl_2$ 2) KBr 3) $Cu(NO_3)_2$ 4) $NaCl$ 5) H_2SO_4 6) KOH
- A)3,6*
 - B)5
 - C)2, 4
 - D)1

775. Fe^{+3} ioni uchun sifat reaksiyasidan hosil bo'lgan moddalarni ko'rsating.

- A) $K_4[Fe(CN)_6]$ trumbul ko'ki *
- B) $K_3[Fe(CN)_6]$ berlin zangorisi
- C) $Fe(CNS)_3$ *

D) $\text{Fe}(\text{OH})_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$

776. Fe ning sendvich strukturali kompleksi

A) ferrosen*

B) turunbul ko'ki

C) berlin lazuri

D) ferrit

777. Elektron formulalari keltirilgan quyidagi elementlarning qaysilari S –elementlar oilasiga kiradi?

A) $4p^6 5s^2$ *

B) $3d^{10} 4s^1$ *

C) $3p^6 4s^1$ *

D) $4s^2 4p^1$

E) $1s^2 2p^3$

F) $4d^5 5s^2 5p^1$

778. $\text{Fe}(\text{CO})_5$ molekulasining tuzilishi

A) uchburchak piramida*

B) o'suvchi uchburchak piramida*

C) bipramidal

D) trigonal

779. Odatdagi sharoitda qaysi ishqoriy metall azot bilan reaksiyaga kirishmaydi?

A) litiy

B) natriy *

C) rubidiy *

D) litiy va seziiy

780. Qaysi metall karbidi suv bilan reaksiyaga kirishganda atsetilen hosil bo'ladi?

1) litiy 2) berilliy 3) magniy 4) natriy 5) kaltsiy

A) 3,5*

B) 2,5 *

C) 1,4

D) 3

781. Qaysi tuzlar suvga vaqtinchalik qattqlik beradi?

1) CaCl_2 2) CaSO_4 3) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ 4) MgCl_2 5) MgSO_4 6) $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$

A) 3 *

B) 6 *

C) 4

D) 2

782. Magniyning qaysi birikmalari farmatsiyada ishlatiladi?

A) MgO *

- B) $(\text{MgOH})_2 \cdot \text{CO}_3 \cdot \text{MgCO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$
- C) $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ *
- D) $\text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ *
- E) $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$

783. Qaysi metall gidroksidi eng kuchli asoslar bo'ladi?

- A) bariy *
- B) berilliy
- C) kaltsiy
- D) strontsiy *

784. Qaysi metallar oksidi amfoter oksidlar xisoblanadi?

- A) berilliy *
- B) alyuminiy *
- C) natriy
- D) strontsiy

785. Qaysi metall karbidi suv bilan reaksiyaga kirishganda metan hosil bo'ladi?

- 1) litiy 2) berilliy 3) magniy 4) natriy 5) kaltsiy
- A) 1,4,5 *
- B) 1,2
- C) 2
- D) 2,3,5

786. Qaysi tuzlar suvga doimiy qattqlik beradi?

- 1) CaCl_2 2) CaSO_4 3) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
- 4) MgCl_2 5) MgSO_4 6) $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$
- A) 1,2 *
- B) 3,6
- C) 4,5
- D) 1,3

787. Qanday bog'lanishga va tuzilishga ega bo'lgan molekullarda mezomer effekt kuzatiladi?.

- A) oddiy va qo'sh bog'lar navbatlashib keladigan birikmalarda *
- B) molekulasida vakant elektron hamda qo'sh bog' tutgan birikmalarda
- C) ion bog'li birikmalarda
- D) kovalent bog'li birikmalarda

788. Berilliy gidroksid qaysi moddalarning suvdagi eritmalari bilan reaksiyaga kirishadi?

- 1) HCl 2) NaCl 3) NH_4Cl 4) KOH 5) KCl 6) NaOH
- A) 1,2 *
- B) 2,3
- C) 1,6
- D) 2,5

789. Bir xil konsentratsiyali eritmalarda, qaysi tuzning gidrolizlanish darajasi yuqori?

- A) $\text{Be}(\text{NO}_3)_2$ *
- B) BeCl_2
- C) BeSO_4
- D) BeBr_2

790. Qaysi metall karbidi suv bilan reaksiyaga kirishganda propin hosil bo'ladi?

1) litiy 2) berilliy 3) magniy 4) natriy 5) kaltsiy

A) 2,3,5*

B) 1,4,5

C) 2

D) 3

791. 5,31 g berilliy sulfat kristallogidratini kuydirilganda uning massasi 2,16 g ga kamaygan.

Kristallogidratning formulasini aniqlang.

A) $\text{BeSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ *

B) $\text{BeSO}_4 \cdot 0,5\text{H}_2\text{O}$

C) $\text{BeSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$

D) $\text{BeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$

792. Agar 400 g eritma tarkibida 3,42 g bariy gidroksid bo'lsa, eritmaning pH ini aniqlang.

A) 13*

B) 14

C) 11

D) 10

793. Qaysi reaksiyalarda bariy peroksid oksidlovchi ham, qaytaruvchi ham emas?

1) $\text{BaO}_2 + \text{CrCl}_3 + \text{NaOH} = \text{Na}_2\text{CrO}_4 + \dots$

2) $\text{BaO}_2 + \text{SO}_2 = \text{BaSO}_4$

3) $\text{BaO}_2 + \text{PbO}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{PbSO}_4 + \dots$

4) $\text{BaO}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 + \dots$

5) $\text{BaO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{O}_2$

6) $\text{BaO}_2 + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{MnSO}_4 + \dots$

A) 4,5 *

B) 1,2

C) 1,2,3

D) 4,5,6

794. Qaysi moddalar suvni yumshatish uchun ishlatiladi?

1) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ 2) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 3) $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 4) Li_2CO_3 5) Na_2CO_3 6) K_2CO_3

A) 4,5,6 *

B) 1,2,4,5

C) 3,6

D) 2,5

795. Fosgenning hosil bo'lish reaksiya tenglamasini ko'rsating?

A) $\text{CO} + \text{Cl}_2 = \text{COCl}_2$ *

B) $\text{CO} + \text{SnO}_2 = \text{Sn} + \text{CO}_2$

C) $\text{CO}_2 + \text{C} = 2\text{CO}$

D) $\text{Mg} + \text{CO}_2 = \text{MgO} + \text{C}$

796. Keramika nima?

A) Gildan tayyorlangan buyumlar*

B) sement ishlab chiqarish uchun xomashyo

C) kaltsiy va natriy silikatlarining SiO_2 bilan qotishmashi

D) Qum

797.54 gr kristall soda $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10 \text{H}_2\text{O}$ dan natriy karbonatning 10%li eritmasini tayyorlash uchun qanday suv kerak?

- A)146*
- B)180
- C)574
- D)202

798.60 gr ohaktosh qizdirilganda 32 gr CaO olindi. Ohaktoshdagi CaCO_3 ning massa ulushini aniqlang?

- A)95.2*
- B)0,553
- C)94
- D)0,84

799.C ning allotropik shakl o'zgarishlari to'g'ri ko'rsatilgan qatorni ko'rsating?

- A)grafit, karbin*
- B)karbin, ozon
- C)karbin,oq fosfor
- D)grafit, olmos

800.Ichimlik sodasining kimyoviy formulasini ko'rsating?

- A) NaHCO_3 *
- B) CaCO_3
- C)NaCl
- D)NaOH

801.Shisha tarkibidagi $\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{CaO} \cdot 6\text{SiO}_2$ tarkibidagi CaO ning massa ulushini aiqlang?

- A)11,7*
- B)15,6
- C)50,4
- D)10,7

802.0,25 mol H_2 da nechta molekula bor?

- A) $1.505 \cdot 10^{23}$ *
- B) $3.01 \cdot 10^{23}$
- C) $25.05 \cdot 10^{23}$
- D) $0,7525 \cdot 10^{23}$

803.Metallarni olinish usullari berilgan qatorni belgilang?

- A)Elektrotermik Pirometallurgik gidrometallurgik*
- B)Pirometallurgik gidrometallurgik
- C)Aktiv metallar ta'sirida
- D)Oksidlash va qaytarish

804.Rangli metallarga nimalar kiradi?

- A)Temirdan boshqa metallar*
- B)Engil metallar
- C)Noyob metallar

D)Og'ir metallar

805.Projektor va reflektor tayyorlashda qaysi metaldan foydalaniladi?

- A)In ,Ag*
- B)Au ,Fe
- C)Al Ba
- D)Cu ,Hg

806.Metallarni aktivlik qatorini kim tuzgan?

- A)N. Beketov*
- B)N. Zinin
- C)J .Dalton
- D)J.Prustli

807.5.6 gr temirni oksidlash uchun (n.sh.d-necha litr kislorod kerak?

- A)1.49 l*
- B)2.43 l
- C)1.18 l
- D)3.03 l

808.Elektroliz qonunlarini yaratgan olim kim?

- A)M. Faradey*
- B)A.Lavuaze
- C)N.Beketov
- D)K.Vinkler

809.390 gr kaliy necha mol?

- A)10 mol*
- B)7mol
- C)9mol
- D)5mol

810.Chili selitrasini belgilang?

- A)NaNO₃ *
- B)KCl
- C)NaCl
- D)NaNO₂

811.Kaliy alangani qanday rangga bo'yaydi?

- A)Och binafsha*
- B)Qizil
- C)Sariq
- D)Ko'k

812.Temirning ferrotsen birikmalari qanday kasallikka da'vo?

- A)Kam qonlikka*
- B)Suyak kasalliklariga
- C)Nerv kasalliklariga
- D)teri kasalliklariga

813. $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot n \text{H}_2\text{O}$ ushbu moddaning nomini toping?

- A) Boksit*
- B) Korund
- C) Nefelin
- D) kaolin

814. Tarkibida 2.14 % dan ko'p C tutgan Fe va C qotishmasi---?

- A) Cho'yan*
- B) Po'lat
- C) Ligerlangan cho'yan
- D) Kulrang cho'yan

815. Mn ning qaysi oksidi kislotali oksid?

- A) Marganes (VII) oksidi*
- B) Marganes (IV) oksidi
- C) Marganes (VI) oksid
- D) Marganes peroksidi

816. Na-K-Rb-Cs qatorida ozonidlarning barqarorligi qanday o'zgaradi?

- A) Ortadi*
- B) Kamayadi
- C) O'zgarmaydi
- D) Avval ortib, keyin kamayadi

817. Laboratoriyada magniy lentasi yonib ketdi. Yong'innio'chirish kerak?

- A) Qum sepib*
- B) Suv sepib
- C) O't o'chirishdan foydalanib
- D) Ichimlik soda sepib

818. O'zbekistonda nechta metal koni bor?

- A) 40*
- B) 50
- C) 60
- D) 70

819. Fosforli o'g'itlar turlaridan birining tarkibida 40% $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ bo'ladi. Bir tonna ozuqa elementi P_2O_5 bu o'g'itning qancha miqdorida bo'ladi?

- A) 4,117t*
- B) 41,17t
- C) 43,17t
- D) 78,17t

820. Quyidagi moddalarning qaysilari faqat oksidlovchi bo'la oladi?

- A) $\text{KNO}_3, \text{KMnO}_4, \text{SO}_3$ *
- B) $\text{KNO}_3, \text{KNO}_2, \text{NH}_3$
- C) $\text{H}_2\text{S}, \text{Zn}, \text{CH}_4$
- D) $\text{NH}_3, \text{Cl}_2, \text{PH}_3$

821.Ammiakning mo'l miqdordagi (platina ishtirokid-yoqilishidan olingan mahsilot o'z-o'zidan jigarrangda kiradi. Shu mahsulotning kislorod ishtirokida suvda eritilishidan hosil bo'lgan modaning molekulyar massasini toping?

- A)63*
- B)98
- C)17
- D)47

822.Vodorodning hajmiy ulushi 60% bo'lgan vodorod va azotdan iorat 124g aralashmadagi azot massasini (g) aniqlang?

- A)112*
- B)12
- C)49,6
- D)74,4

823.Quyidagi berilgan metallardan 1 moldan olib suvga tashlansa ,qaysi biri suvdan ko'proq miqdorda (mol) vodorodni siqib chiqaradi?

- A)Al*
- B)K
- C)Na
- D)Li

824.Mis kuporosi va kristall soda aralashmasi tarkibida 46,8% suv bo'lsa aralashma tarkibidagi kristall soddaning massa ulushini toping?

- A)40*
- B)60
- C)14,8
- D)38,4

825.NaOH ning 400 gramm 2% li eritmasiga gallogen ta'sir ettirilishidan ajralib chiqqan gaz suv bug'lari bilan birikib ,2,24 litr kislorod ajratadi. Reaksiyaga qaysi gallogen va qancha miqdorda kirishadi?

- A)4,48l F*
- B)44,8L Cl
- C)66,7L J
- D)4,48L Cl

826.Qaysi tuzlar faqat kation bo'yicha gidrolizga uchraydi?

- A)Ammoniy xlorid; rux nitrat*
- B)Kalsiy karbonat ;kaliy sulfat
- C)Kaliy sulfat; bariy nitrat
- D)Natriy atsetat; alyuminiy xlorid

827.Iridiy zar suvida erib hosil qiladi?

- A)Reaksiya bormaydi
- B) $JrCl_2$
- C) $JrCl_4$
- D) $JrCl_3$

828.Tirik organizmda siydik hosil bo'lishida ishtirok etadigan element...?

- A)Mn*

- B)Ca
- C)Mg
- D)K

829.Davriy qonunning hozirgi zamon ta'rifiga ko'ra : Kimyoviy elementlarning xossalari shuningdek ular birikmalarining shakl va xossalari elementlar Bilan davriy ravishda bog'liqlikda bo'ladi. Ta'rifda tushib qoldirilgan so'zni toping?

- A)Yadro zaryadlari*
- B)Atom massalari
- C)Neytronlar soni
- D)Atom og'irliklari

830.Qaysi qatorda faqat metalmaslar keltirilgan

- A)Azot,oltinugurt,xlor,fosfor*
- B)Natriy,alyuminiy,kobalt,azot
- C)Rubidiy,azot,kislorod,vodorod
- D)Xlor,azot ,kislorod,litiy

831.Qaysi qatordagi elementlar elektrmanfiyiligi ortib borishda joylashtirilgan?

- A)K,Ca,Sc,Ti,V*
- B)K,ca,V,Ti,Sc
- C)I,Br,Cl,F,N
- D)Nb,Zr,Y,Sr,Sc

832.Qachon reaksiya qaytmas bo'ladi ?

- A)Cho'kma tushsa
- B)Suv hosil bo'lsa
- C)Gaz ajralsa
- D)Barcha javob to'g'ri*

833.Quyida keltirilgan qaysi qatordagi gazlar havodan yengil ?

- A)Metan,amiak*
- B)Karbonat angidirit
- C)Vodorot ,metan
- D)Vodorot, etan

834.Kimyoviy reaksiyalarda quyidagi parametrlardan qaysi biri doimo o'zgarmay qoladi?

- A)Massa*.
- B)Bosim.
- C)Hajm.
- D)Harorat.

835.Qaysi qatorda elementlar atomlarining radiusi ortib borishi tartibda joylashgan?

- A)O, S, Se, Te*
- B)C, B, Be, F
- C)Sn, Ge, Si, C
- D)Na, K, Rb, H

836.Elektronlarning atom va ion radiuslari bir-biridan farq qiladimi?

- A) Musbat ionning radiusi neytral atomning radiusidan kichik bo'ladi. Manfiy ionning radiusi neytral atomning radiusidan katta bo'ladi*.
B) Musbat ionning radiusi neytral atomning radiusidan katta bo'ladi
C) Manfiy ionning radiusi neytral atomning radiusidan kichik bo'ladi.
D) Musbat va manfiy ionlarning radiuslari neytral atomlarning radiuslariga teng bo'ladi.

837.Quyida keltirilgan molekular tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi ortib borishi tartibida joylashtirilgan qatorni aniqlang.

- 1) CO, 2) NO, 3) Li₂O, 4) BeO, 5) T₂O
A) 5, 4, 1, 3, 2*
B) 2, 4, 3, 1, 5
C) 2, 3, 1, 4, 5
D) 5, 3, 4, 1, 2

838.Quyidagi yonilg'ilardan qaysi biri yonganda suv hosil bo'ladi?

1. Ko'mir. 2. Tabiiy gaz. 3. Qattiq o'tin.
A) Tabiiy gaz va qattiq o'tin yonganda.*
B) Tabiiy gaz yonganda
C) Ko'mir yonganda
D) Barcha yonilg'ilar yonganda

839.Vodorod quyidagi qaysi moddalar bilan reaksiyaga kirishadi?

- 1) FeO, 2) S, 3) O₂, 4) H₂O, 5) K₂O, 6) N₂, 7) Ca, 8) Ag, 9) P, 10) HCl
A) 1,2,3,6, 7,9.*
B) 4, 5,10.
C) 1,2, 3,8, 9, 10
D) 3, 6,7, 8, 9,10.

840.Kimyo laboratoriyasida vodorod qanday usullar bilan olinadi?

- A) Rux metaliga xlorid kisiota ta'sir ettirib*
B) Mis metaliga xlorid kisiota ta'sir ettirib.
C) Suvni qizdirib
D) Metanni parchalab

841.Quyidagi qaysi moddalar suvda juda oz eriydi ?

1. Shakar. 2. Osh tuzi. 3. Gips. 4. Soda. 5. Kislorod.
A) 3, 5.*
B) 1,2,4.
C) 2,3.
D) 4

842.Eruvchanlik nima?.

- A) 100 g erituvchida eruvchining erishi mumkin bo'lgan qiymati*
B) 1 g erituvchida eruvchining erishi mumkin bo'lgan qiymati.
C) 1000 g erituvchida eruvchining erishi mumkin bo'lgan qiymati.
D) 10 g erituvchida eruvchining erishi mumkin bo'lgan qiymati.

843.100 g eritmada 34 g tuz erigan holatda bo'lsa, uning foiz konsentratsiyasi nechaga teng?.

- A) 3,4*

- B)0,34
- C)3,4
- D)6,8.

844.Ko'rsatilgan moddalardan qaysilari oddiy moddalar?.

- A) O_2 , N_2 , O_3 ;
- B) SO , SO_2 , N_2O ;
- C) SN_4 , S_2N_4 , N_2O_2 ;
- D) SO_2 , SO_3 , H_2S ;

845.Quyidagi birikmalarning qaysi guruhidagi birikmalarda kimyoviy bog'lanish yuqori ionli tabiatga ega?.

- A) NaH , CaH_2 , LiH ;
- B) H_2 , H_2O , H_2O_2
- C) H_2S , NH_3 , C_2H_2
- D) NH_3 , PH_3 , CH_4 ;

846.Quyidagi ta'riflardan qaysi biri tarkibning doimiylik qonuniga mos keladi ?.

- A)Molekulyar tuzilishga ega bo'lgan birikmalarning tarkibi ularning olinish usuliga bog'liq bo'lmagan holda doimiy bo'ladi*
- B)Moddalarning xossalari ularning sifat va miqdoriy tarkibi hamda kimyoviy tuzilishi bilan belgilanadi.
- C)Istalgan kimyoviy birikma aniq va doimiy tarkibga ega
- D)Ko'p hollarda moddalarning tarkibi boshlang'ich moddalar tarkibiga bog'liq bo'ladi.

847.Qanday moddalar izomorf moddalar deb ataladi?.

- A)Kimyoviy xossalari jihatidan bir-biriga o'xshash ba'zi moddalarning kristallari bir xildagi shaklda bo'ladigan moddalar.*
- B)Kimyoviy xossalari jihatidan bir-biriga o'xshash, lekin kristallari xar xil shaklda bo'ladigan moddalar.
- C)Kimyoviy xossalari bilan bir-biridan farq qiladigan, lekin kristallari bir xil shaklda bo'ladigan moddalar.
- D)Kimyoviy xossalari va kristallari shakli bilan farq qiladigan moddalar

848.Qanday moddalar polimorf moddalar hisoblanadi?.

- A)Sharoitga qarab turli shaklda kristallar hosil qilishi mumkin bo'lgan moddalar.*
- B)Sharoitga qarab amorf holdagi moddalar hosil qiluvchi moddalar
- C)Sharoitga qarab bir xil shakldagi kristallar hosil qilishi mumkin bo'lgan xar xil moddalar.
- D)Sharoitga qarab kristall yoki amorf holdagi qattiq moddalar hosil qiluvchi moddalar.

849.Rentgen nurlarini zarrachalar oqimi deb aytish mumkinmi?.

- A)Zarryadlangan katta energiyaga ega bo'lgan nur*
- B)Mumkin
- C)Ham zarracha va elektromagnit to'lqin
- D)Protonlar oqimi

850.Eritmaning 2 litrida 3 mol modda bo'lsa, uning molyar konsentratsiyasi nechaga teng?.

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

851.Elektron spektroskopiyada molekulaning qanday harakatlari kuzatiladi?.

- A)Elektronlar harakati*
- B)Kimyoviy bog'ni tebranma harakati
- C)Molekulani aylanma harakati
- D)Molekulani energetik pog'onalaridagi

852.Eritmada erigan moddaning massa ulushi 0,034 ga teng bo'lsa, uning foiz konsentratsiyasi nechaga teng?.

- A)3,4*
- B)0,034
- C)0,34
- D)34

853.Qish faslida suv havzalarining yuza qismi muzlaydi. Ammo qattiq holatdagi muz suv tubida cho'kmaydi. Bu hodisaning sababini tushuntiring .

- A)Suvning anomal fizik xossaligidan biri 4°C dagi suvning zichligi eng yuqori, ya'ni 1 g/ml ga tengligi. Suvning zichligi 4°C dan yuqorida ham, past haroratda ham 1 g/ml dan kichik bo'ladi. Shuning uchun muz suvning sirtida joylashadi.
- B)Qattiq moddalar suyuq moddalardan yengil bo'ladi.
- C)Muz suvdan og'ir, u albatta cho'kadi.
- D)Havo haroratiga bog'liq holda yo cho'kadi, yo cho'kmaydi

854.Quyidagi oksidlarning qaysilari suv bilan reaksiyaga kirishib kislota hosil qiladi?. 1) K_2O . 2) P_2O_5 . 3) SO_3 . 4) SiO_2 . 5) HgO . 6) Al_2O_3 . 7) CO_2 . 8) Fe_2O_3 .

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

855.Quyidagi oksidlardan qaysilari kislotalar bilan reaksiyaga kirishadi ?.

- 1) K_2O . 2) CO_2 . 3) MgO . 4) P_2O_5 . 5) SO_2 . 6) Al_2O_3 . 7) BaO .
- A)1,3,6,7*
- B)2, 5, 6,7
- C)1, 3, 7.
- D)1, 2, 7.

856.Bir xil miqdorda olingan quyidagi birikmalaning qaysi birida temir miqdori ko'p?.

- A) FeO *
- B) Fe_3O_4
- C) Fe_2O_3
- D) FeSO_4 .

857.Mis II) -gidroksid qanday usulda olinadi?.

- A) Misning suvda eriydigan tuzlariga ishqor ta'sir ettirib.*
- B) Misning istalgan tuziga kisiota ta'sir ettirib
- C) Misga suv ta'sir ettirib
- D) Mis oksidiga suv ta'sir ettirib.

858.YAMR spektrlarida qanday o'lchov birligi qabul qilingan?.

- A) Nanometr
- B) Gers*
- C) Angstrom
- D) Milli ulush

859.5 g CaCO_3 ni qizdirib necha g CaO olish mumkin?.

- A) 2,8*
- B) 5,6
- C) 1,4
- D) 0,7

860.Quyida berilgan moddalarning qaysilaridan faqat bitta o'zgarish qilib kislota olish mumkin ?.

- 1) SO_3 , 2) K_2O , 3) Cu(OH)_2 , 4) P_2O_5 , 5) CO_2 , 6) CaCl_2 , 7) MgO , 8) H_2SO_4
- A) 1, 4, 5*
- B) 1, 2, 4, 5, 7
- C) 3, 6, 8
- D) 2, 3, 6, 7.

861.8 g mis II) -oksid qaytarilganda qancha mis metali hosil bo'ladi?.

- A) 6, 4 g*
- B) 1, 6 g
- C) 9, 8 g.
- D) 3, 4 g

862.Quyidagi qaysi reaksiyalar natijasida tuz hosil bo'ladi?.

- A) Natriy sulfid + xlorid kislota \rightarrow *
- B) Mis II)-oksid + vodorod \rightarrow
- C) Kalsiy + suv \rightarrow
- D) Malaxit qizdirish) \rightarrow

863.Quyida keltirilgan molekula va ionlar tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi kamayib borishi tartibida joylashtirilgan qatorni aniqlang .

- 1) H_3O^+ , 2) H_2O , 3) OH^- , 4) O^{2-} , 5) O^{-1}
- A) 1, 2, 3, 4, 5*
- B) 1, 5, 3, 4, 2
- C) 5, 4, 3, 2, 1
- D) 2, 4, 1, 5, 3

864.Davriy sistema guruxlarida elementlarning metallik xususiyati qanday o'zgaradi?.

- A)Ortib boradi;*
- B)Dastlab ortib, so'ngra kamayadi
- C)Kamayib boradi;
- D)Dastlab kamayib, so'ngra ortadi;

865.PMR-spektrlarining maydoni (intensivligi) nimani bildiradi?.

- A)Elektron manfiy atom bilan bog'langan vodorod atomlarini sonini bildiradi.*
- B)Elektron manfiy atom bilan bog'langan gidroksoniy kationi sonini bildiradi.
- C)Molekuladagi umumiy vodorod atomlarini sonini bildiradi.
- D)Uglerod atomlari sonini bildiradi

866.Atom yadrosi qanday zarrachalardan iborat bo'ladiq ?.

- A)neytron, proton;*
- B)neytron, elektron;
- C)elektron, proton
- D)pazitron, elektron;

867.PMR-spektroskopiyasida qanday erituvchilar qo'llaniladi?.

- A)Vodorod atomlari bo'lmagan erituvchilar*.
- B)Nopolyar erituvchilar
- C)Dixloretan
- D)Har xil spirtlar.

868.Reaksiya tezligini 27 marta oshirish uchun temperaturani necha gradus ko'tarish kerak?

Reaksiyaning temperatura koeffitsenti 3 ga teng..

- A)30°C*
- B)20°C
- C)10°C
- D)40°C

869.Tarkibida vodorodning massa ulushi katta bo'lgan kislotani ko'rsating:.

- A)HF*
- B)H₃PO₄
- C)H₄P₂O₇
- D)HCN

870.Osh tuzining 20 foizli 500 g eritmasini tayyorlash uchun necha g osh tuzi va suv kerak buladi?.

- A)100 g osh tuzi va 400 g suv*
- B)75 g osh tuzi va 425g suv
- C)400g osh tuzi va 100 g suv
- D)80g osh tuzi va 420g suv

871.0,1n eritmaning qandan hajmida 8 g CuSO₄ erigan bo'ladi l)?.

- A)1.0*
- B)1.5

- C)2.2
- D)3.0

872.Moddalarni termik parchalanishida endoeffekt nimani bildiradi?.

- A)Parchalanish issiqlik yutilishi bilan boradi.*
- B)Parchalanish issiqlik chiqishi bilan boradi.
- C)Termik parchalanish past temperaturada boradi.
- D)Parchalanish yuqori temperaturada boradi.

873.11 0,25 n H_2SO_4 eritmasini tayirlash uchun zichligi 1,84 g/ml bo'lgan 96 foizli sulfat kislota eritmasidan necha ml olish kerak?.

- A)6,9*
- B)5,2
- C)7,8
- D)8,6

874.10 mol geliy, xlor, temirning massasi g) qancha? .

- A)40, 710, 560;*
- B)80, 710, 1120;
- C)80, 710, 560;
- D)40, 355, 560;

875.Termik analiz asosida modda parchalanishini qanday termodinamik kattaliklari aniqlanadi?.

- A)Entalpiya va entropiya*
- B)Modda hosil bo'lish issiqligi
- C)Parchalanish energiyasi
- D)Gibbs energiyasi

876.Qutbsiz bog'lar tebranish chastotalari qaysi chpektroskopiya usuli bilan tahlil qilinadi?.

- A)Kombinatsion tarqalish spektroskopiya bilan*
- B)IK-spektroskopiya
- C)PMR-spektroskopiya
- D)Elektron spektroskopiya

877.12,4 g natriy oksiddan hosil bo'lgan ishqorning eritmasini neytrallash uchun n.sh. da o'lchangan qancha litr karbonat angidrid kerak?.

- A)4,48*
- B)22,4
- C)44,8
- D)2,24.

878. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$ elektron formula Qaysi galogenga tugri keladi?.

- A)Cl*.
- B)Br.

- C)F
- D)J

879VI gruppning bosh gruppchasidagi elementlarda nechta valent elektron bo'ladi?.

- A)6.*
- B)2
- C)8
- D)4

880#Qaysi grupp elementlarning elektromanfiyligi kuchli?.

- A)F Cl Br*
- B)Li Na K
- C)Mg Ca Ba
- D)B Al Cu

881.Kimyoviy elementning tartib nomeri nimaga teng?.

- A)Protonlarning soniga*
- B)Davr nomeriga
- C)Atom massasiga
- D)Neytronlar soniga

882.Quyidagi xossalarning qaysilari elementga tegishli?1) yadro zaryadi; 2) qaynash temperaturasi; 3) mo'rtlik 4) atom radiusi 5)qovushoqlik .*

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

883.Molyar kontsentratsiya nima?.

- A)1l eritmada erigan modda molyar soni*
- B)1l suvda erigan modda miqdori
- C)1000gerituvchida erigan modda miqdori.
- D)1000g suvda erigan modda miqdori

884.Quyidagi tahriflardan qaysi biri tarkibning doimiylik qonuniga mos keladi?.

- A)Molekulyar tuzilishga ega bo'lgan birikmalarning tarkibi ularning olinish usuliga -bog'liq bo'lmagan xolda doimiy bo'ladi;*
- B)Istalgan kimyoviy birikma o'zgaruvchan tarkibga ega.
- C)Moddalarning xossalari ularning sifat va kimyoviy tuzilishi bilan belgilanadi
- D)Istalgan kimyoviy birikma doimiy tarkibga ega;

885.Quyidagi keltirilgan tahriflardan qaysi biri Avogadro qonunini aks ettiradi?.

- A)bir xil tashqi sharoitlarda har xil gazlarning teng hajmlaridagi molekular soni o'zaro tengdir;*
- B)har qanday moddaning 1molidagi molekular soni doimiydir;
- C)har qanday gazning 1 moli normal sharoitda 22,4l hajmga ega;

D)har qanday gazning 1 moli normal sharoitda $6,02 \cdot 10^{23}$ hajmga ega.

886.Biror guruhchanning quyidagi keltirilgan hollarda ayni elektron tuzilishiga ega bo'lgan elementlarga to'liq elektron analoglar bo'la oladi..

- A)Barcha oksidlanish darajalariga ega bo'lgan birikmalarda;*
- B)Erkin holda;
- C)Faqat eng pastki oksidlanish darajasida;
- D)Faqat eng yuqori oksidlanish darajasida

887.Elementning birikmadagi valentligi nimaga teng?.

- A)birikmadagi element tomonidan hosil qilinadigan kovalent bog'lar soniga*
- B)erkin xolatdagi juftlashmagan elektronlar soniga;
- C)mazkur element valent orbitallarining soniga;
- D)element tomonidan hosil qilinadigan ion bog'lar soniga

888.Dissotsilanish darajasi deb .

- A)Dissotsilangan molekularlar sonining umumiy molekularlar soniga nisbatiga aytiladi;*
- B)Eritmadagi yoki suyuqlanmadagi barcha erigan molekularlar soniga aytiladi
- C)Umumiy molekularlar sonining dissotsilangan molekularlar soniga nisbatan aytiladi;
- D)Dissotsilangan molekularlar sonining umumiy molekularlar soniga ko'paytmasiga aytiladi;

889.Qaysi javobda kimyoviy xodisa to'g'risida fikr yuritiladi?.

- A)Temirning zanglashi ;*
- B)suvning muzlashi
- C)qirov tushishi
- D)barcha javoblar noto'g'ri

890.Qaysi ta'rif aralashmaga tegishli?.

- A)Ikki yoki undan ortiq molekularlardan tuzilgan modda;*
- B)ikki yoki undan ortiq ionlardan tuzilgan modda;
- C)ikki yoki undan ortiq element atomlaridan tuzilgan modda;
- D)barcha javoblar to'g'ri

891.Og'ir suv oddiy suvdan nima bilan farq qiladi?.

- A)Vodorodning izotop tarkibi har xil bo'lishi *
- B)protonlar sonining har xil bo'lishi
- C)kislorodning izotop tarkibi
- D)qo'shimchalarning miqdorining ko'pligi

892.Katta va kichik davrlar bir-biridan nima bilan farq qiladi? .

- A)Kichik davrda faqat s va p-elementlar, katta davrda esa, bundan tashqari d va f elementlar joylashgan.*
- B)katta davrda fakat d-elementlar joylashgan.
- C)kichik davrda faqat s-elementlar joylashgan.
- D)kichik davrda faqat p-elementlar joylashgan.

893.Kichik davrda joylashgan element atomlarining tuzilishidagi o'xshashlik va farqlarni ko'rsating? .

- A)Elektron pog'onalari soni bir xil, tashqi elektron pog'onalardagi elektronlar soni va yadro zaryadlari har xil.*
- B)elektron pog'onalar soni bir xil va tashqi elektron pog'onalardagi elektronlar soni teng.
- C)elektron pog'onalar har xil va har xil miqdordagi tashqi elektronga ega.
- D)elektron pog'onalari, protonlar soni bir xil, elektronlar soni har xil.

894.Davriy sistemadagi elementlarning tartib raqami ortishi bilan ularning .

- A)Atom massasi va elektronlarning umumiy soni ortadi..*
- B)atom massa va elektronlar soni o'zgarmaydi
- C)atom massasi ortadi, elektronlar soni kamayadi.
- D)atom radiusi kichiklashadi, massasi o'zgarmaydi.

895.Davriy sistemaning bosh guruhcha elementlarida elementlar atomlarining tartib nomeri ortib borishi bilan atomlarda qanday xususiyatlar kuzatiladi? .

- A)Radiusi ortib boradi va metallik xususiyati kuchayadi.*
- B)radiusi va elektromanfiyligi ortib boradi.
- C)radiusi kamayadi va metallik xossasi kuchayadi.
- D)radiusi kamayadi va metallmaslik xossasi susayadi.

896.Davriy sistemada elementlar atomlarining radiusi va ionlanish potentsiali yuqoridan pastga tushish tartibida qanday o'zgaradi? .

- A)radius ortib boradi, ionlanish potentsiali kamayadi.*
- B)radius ortib boradi.
- C)ikkala xususiyat ortib boradi.
- D)ikkala xususiyat kamayib boradi

897.Gidroliz reaksiyalari nima?.

- A)tuzlar bilan suv orasidagi sodir bo'ladigan reaksiyalar*
- B)tuz va asos orasida sodir bo'ladigan reaksiyalar
- C)tuz va kislota orasida sodir bo'ladigan reaksiyalar;
- D)kislota bilan suv orasida sodir bo'ladigan reaksiyalar.

898.Kuchsiz asos va kuchli kislotadan hosil bo'lgan tuzlarning suvdagi eritmasi qanday muhitni namoyon qiladi? .

- A)kislotali;*
- B)neytral.
- C)ishqoriy
- D)kuchli neytral

899.Kuchli asos va kuchsiz kislotadan hosil bo'lgan tuzlarning suvdagi eritmasi qanday muhitni namoyon qiladi? .

- A)ishqoriy*
- B)kuchli neytral
- C)kislotali
- D)neytral.

900. Kuchli asos va kuchli kislotalardan hosil bo'lgan tuzlarning suvdagi eritmasi qanday muhitni namoyon qiladi? .

- A) neytral*
- B) kislotali;
- C) ishqoriy;
- D) kuchli neytral.

901. Qanday tuzlar to'liq gidrolizga uchraydi?.

- A) kuchsiz asos va kuchsiz kislotalardan hosil bo'lgan tuzlar;*
- B) kuchli asos va kuchsiz kislotalardan hosil bo'lgan tuzlar;
- C) kuchsiz asos va kuchli kislotalardan hosil bo'lgan tuzlar
- D) barcha tuzlar

902. Sariq qon tuzi $-K_4[Fe(CN)_6]$ tarkibidagi markaziy atom bilan ligandlar orasidagi bog' qaysi turga mansub?.

- A) donor – akseptor *
- B) vodorod
- C) metall
- D) ionli

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

- A) elektrometallurgiya*
- B) gidrometallurgiya
- C) pirometallurgiya
- D) karbotermiya

904. Nisbiy atom massa bu ...? .

- A) elementning miqdoriy ko'rsatkichi*
- B) molni, hajmga nisbati;
- C) Avogadro soni
- D) doimiy son

905. Molekulani tashkil etuvchi atomlarning nisbiy atom massalari yig'indisiga teng kattalikni ayting .

- A) nisbiy molekular massa;*
- B) absolut massa.
- C) nisbiy atom massa
- D) nisbiy absolyut massa

906. Moddaning nisbiy molekular massasi bu ...? .

- A) modda molekular massasining C_{12} atomi massasining $1/12$ qismiga nisbatan necha marta kattaligini ko'rsatuvchi qiymat*
- B) modda molekular massasining O_{16} atomi massasining $1/12$ qismiga nisbatan necha marta kattaligini ko'rsatuvchi qiymat;
- C) $0,012$ kg C_{12} dagi atomlar soniga teng zarrachalar tutuvchi miqdor;
- D) modda massasining C_{12} atomi massasining $1/12$ qismiga nisbatan necha marta kichikligini ko'rsatuvchi qiymat.

907.Elementlarning izotoplarida quyidagilarning qaysilari bir xil bo'ladi? .

1) yadro zaryadlari; 2) neytronlar; 3) elektronlar; 4) protonlar;

5) atomlarning massa sonlari;

A)1,3,4 *

B)1,3,5

C)1,2,3

D)3,4,5

908.Vodorod elementining nechta izotopi mavjud?.

A)3*

B)2

C)5

D)4

909.24 ta proton, 28 ta neytron va 24 ta elektronlari bo'lgan element qaysi?.

A)xrom*

B)marganets

C)Temir

D)oltingugurt

910.Litiydan neongacha elementlarning qaysi xossalari kuchayib boradi?.

A)oksidlovchilik*

B)metallik

C)amfoterlik.

D)qaytaruvchilik

911.Suv moddasida qaysi turdagi kimyoviy bog'lar mavjud? .1) ionli; 2) kovalent; 3)

qutbli kovalent; 4) vodorod;

A)2, 3,4*

B)1,2

C)1,4

D)1,3

912.Qaysi birikmalar kovalent bog'lanish yordamida hosil bo'lgan? .1.H₂; 2.HBr gaz); 3.TiO; 4.FeCl₂;

5.CH₂O;

A)1,2,5 *

B)1,3,5

C)1,2,4

D)1,2,3

913.Faqat oddiy moddalar keltirilgan qatorni toping? .

A)olmos, ozon, karbin, grafit*

B)ozon, kislorod, vodorod xlorid

C)olmos, ozon, grafit, karbit

D)uglerod, kislorod, vodorod, ammiak

914.Moddaga tegishli bo'lgan xossalarni aniqlang?. 1) zichlik; 2) yadro zaryadi; 3) elektron qavatlar; 4) qaynash va suyuqlanish temperaturalar; 5) izotoplar; 6) rangi; 7) atom massasi; 8) agregat holati;

A)1, 4, 6, 8*

B)3, 5, 7

C)2, 3, 5, 7

D)1, 4, 8

915.Allotropik shaklga ega bo'lmagan moddalar qatorini ko'rsating .

A)azot, xlor, brom*

B)kislrorod, azot, uglerod

C)fosfor, kislrorod, brom

D)kislrorod,uglerod,fosfor

916.Allotropik shaklga ega moddalar qatorini ko'rsating..

A)kislrorod, azot, uglerod*

B)azot, xlor, brom

C)fosfor, kislrorod, brom

D)kislrorod,uglerod,fosfor

917.Allotropik shakl o'zgarishiga ega bo'lmagan moddalar qatorini ko'rsating?. 1) kislrorod 2) vodorod 3) ftor 4) azot 5) uglerod 6) selen

A)2,3,4*

B)1,5,6

C)3,5,6

D)1,2,3

918.Allotropik shakl o'zgarishiga ega bo'lmagan modda qatorini ko'rsating .

A)fosfor*

B)qalay

C)mishyak

D)vodorod

919.Qaysi birikmada element bilan vodorod orasidagi bog' eng qutbli?.

A)HCl*

B)CH₄

C)H₂S

D)CH₃OH

920.Murakkab moddalar qatorini ko'rsating..

A)suv, metan, gematit*

B)oq fosfor, margans,malaxit

C)ozon, xlor, qaldirroq gaz

D)oxaktosh,magniy, kaliy

921.Keltirilganlar ichidan oddiylarini tanlang?.

A)oq fosfor, karbin*

- B)fosfin
- C)qizil fosfor, qora fosfor*
- D)fosfat kislata

922.Keltirilgan moddalar ichidan murakkablarini toping?. 1) oq fosfor 2) fosfin 3) karbit 4) qizil fosfor 5) fosfat kislata 6) qizil fosfor

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

923.Qutbsiz kovalent bog'lanish qanday element atomlari orasida hosil bo'ladi? .

- A)Bir xil metallmasning atomlari orasida*
- B)metall bilan metallmas atomlari orasida
- C)turli metallar orasida
- D)turli metallmaslar atomlari orasida

924.Moddalarning erish issiqlik effektini aniqlash uchun laboratoriyada qaysi asbobdan foydalaniladi?.

- A)Kalorimetr.*
- B)Piknometr.
- C)Ariometr
- D)Viskozimetr

925.Qattiq moddaning berilgan haroratdagi eruvchanligi qaysi eritma konsentrasiyasi bilan tavsiflanadi?.

- A)To`yingan*
- B)to`yinmagan
- C)o`ta to`yingan
- D)har qanday

926.Qaysi birikma toliq gidrolizlanadi?.

- A)Li N*
- B)Na₂CO₃
- C)Al(NO₃)₃
- D)CsCl

927.Qattiq moddaning berilgan haroratdagi eruvchanligi qaysi eritma konsentrasiyasi bilan tavsiflanadi?.

- A)to`yingan*
- B)to`yinmagan
- C)o`ta to`yingan
- D)har qanday

928.Oddiy moddalardan 1 mol murakkab modda hosil bo'lishida ajralib chiqqan yoki yutilgan issiqlik shu murakkab moddaning qanday issiqligi deyiladi?.

- A)Hosil bo'lish issiqligi standart hosil bo'lish issiqligi) *
- B)Erish issiqligini

- C)Yonish issiqligi
- D)Neytrallash issiqligini

929.Metalmaslik xossasi ortadigan qatorni ko`rsating .

- A)Te, Se, S*
- B)Si, Cl, Zr
- C)Sn, As, Ge
- D)Cr, Ba, Cs

930.Metallik xossasi qaysi qatorda kamayadi?.

- A)Ba, Pb, Bi*
- B)Ca, Cr, Sr.
- C)Ag, Rb, Cs.
- D)I, Sb, As

931.Quyidagi metallarning qaysi birini agregat holati suyuq bo'ladi?

- A)Hg*
- B)Cu
- C)Mg
- D)Zn

932.Sifat analizining vazifasi nimadan iborat.

- A)Modda tarkibida qanday element yoki ionlar borligini aniqlash*
- B)Modda tarkibi.
- C)Element va ionlarni miqdorini aniqlash
- D)Hamma javob to'g'ri.

933.Miqdor analizining vazifasi nimadan iborat..

- A)Element yoki ionlar qanday miqdoriy nisbatligini aniqlash *
- B)Element yoki ionlarni borligini aniqlash
- C)Moddalarni massasi va xajmini aniqlash
- D)Hamma javob to'g'ri.

934.Tozalik darajasiga qarab kimyoviy reaktivlar qanday sinflarga bo'linadi..

- A)Texnik va toza.
- B)Analiz uchun toza.
- C)Kimyoviy toza.
- D)Hamma javob to'g'ri.*

935.Kislotaning dissotsilanishini aniqlang..

- A)Nitrat kislota, vodorod ioni va nitrat ioni *
- B)Natriy gidroksid , natriy ioni va gidroksid ioni
- C)Kalsiy gidroksid, Kalsiy ioni va gidroksid ioni
- D)Natriy xlorid, natriy ioni va xlorid ioni

936.Gidroksidlarning dissotsilanishini ko'rsating..*

- A)Kalsiy gidroksid, Kalsiy ioni va gidroksid ioni
- B)Natriy xlorid, natriy ioni va xlorid ioni
- C)Nitrat kislota, vodorod ioni va nitrat ioni
- D)Bariy xlorid, Bariy ioni va xlorid ioni

937.Ion almashinish reaksiyalarining yo'nalishi reaksiya mahsulotini nimasi bilan belgilanadi..

- A)Qiyin eriydigan birikma.
- B)Kam dissotsilanadigan molekular.
- C)Kompleks ionlar va birikmalar.
- D)Hamma javob to'g'ri.*

938.Ion almashinish reaksiyalari necha xil reaksiya ko'rinishida yozish mumkin..

- A)3.*
- B)2.
- C)1.
- D)4.

939.Qaysi moddalarni bufer aralashma sifatida ishlatish mumkin..

- A)Xlorid kislota +Kaliy xlorid
- B)Chumoli kisota +Natriy formiat.
- C)Sirka kislota+Natriy atsetat
- D)Hamma javob to'g'ri.*

940.Kationlarni vodorod sulfidga munosabati bo'yicha gruppalariga ajratishni qaysi olim tavsiya etgan..

- A)M.V. Lomonosov.
- B)N.A.Menshutkin.*
- C)N.A.Tononae.
- D)L.A.Chugaev.

941.Reaksiya tezligini aniqlovchi bosqichga asoslanib reaksiyalarni sinflash keltirilgan qatorni aniqlang?.

- A)monomolekulyar, biomolekulyar, polimolekulyar*
- B)gomolitik, geterolitik, monomolekulyar
- C)birikish, ajralish, almashinish
- D)birikish, monomolekulyar, biomolekulyar

942.Oraliq mahsulot hosil bo'lishi bilan boradigan reaksiyalar qanday reaksiyalar deyiladi?

- A)Ketma-ket reaksiyalar
- B)Zanjir reaksiyalar*
- C)Paralel reaksiyalar
- D)Tutash reaksiyalar

943.Kaliy tuzlari rangsiz alangani qanday tusga bo'yaydi..

- A)Binafsha *
- B)Sariq
- C)Qizil
- D)Hamma javob to'g'ri.

944.Nartiy tuzlari rangsiz alangani qanday tusga bo'yaydi..

- A)Sariq*
- B)qizil
- C)Binafsha
- D)Hamma javob to'g'ri

945.O'yuvchi ishqorlar magniy kationlari bilan qanday rangdagi cho'kma hosil qiladi..

- A)Oq amorf*
- B)Ko'k amorf
- C)Oq kristall
- D)Hamma javob to'g'ri.

946.Magniy tuzlari natriy gidrofosfat eritmasi bilan qanday rangdagi cho'kma hosil qiladi.

- A)Oq kristall*
- B)Qizil-qo'ng'ir
- C)Ko'k amorf
- D)Hamma javob to'g'ri.

947.II – grupp kationlari sulfat kislota va eruvchan sulfatlar bilan qanday rangdagi cho'kma hosil qiladi..

- A)Oq.*
- B)Sariq
- C)Qizil
- D)Ko'k

948.Bariyning xlorid va nitrat tuzlari rangsiz alangani qanday tusga kiritadi..

- A)Sarg'ish –yashil*
- B)Och – pushti
- C)Ko'k
- D)Sariq

949.Kation bo'yicha gidrolizlanadigan tuzlarni ko'rsating.

- A)Xlorid kislota
- B)Ammoniy nitrat
- C)Mis sulfat
- D)Hamma javob to'g'ri.*

950.Anion bo'yicha gidrolizlanadigan tuzlarni ko'rsating

- A)Natriy karbonat
- B)Kaliy sianid
- C)Natriy atsetat
- D)Hamma javob to'g'ri.*

951.Ham kation ham anion bo'yicha gidrolizlanadigan tuzlarni ko'rsating..

- A)Ammoniy karbonat *
- B)Ammoniy Sulfid*
- C)Ammoniy xlorid
- D)natriy karbonat.

952.Kaliy geksatsianoferrat Temir ioni bilan qanday rangdagi cho'kma hosil qiladi..

- A)Ko'k cho'kma.*
- B)Sariq cho'kma.
- C)Qizil – sariq
- D)Oq kristall.

953.Aluminiy ioni o'yuvchi ishqorlar bilan qanday sifat reaksiyasi boradi..

- A)Oq amorf cho'kma.*
- B)Gaz hosil bo'ladi.
- C)Kuchsiz elektrolit hosil bo'ladi.
- D)Ko'k cho'kma.

954.Kompleks birikmalar tarkibi nimalardan iborat..

- A)Markaziy atom *
- B)ligandlardan.*
- C)Faqat markaziy iondan
- D)Faqat liganddan.

955.Natriy kobaltonitrit tarkibi kompleks birikmada kobaltning koordinatsion sonini aniqlang..

- A)6.*
- B)4.
- C)5.
- D)3.

956.Qaysi kationlar kompleks ichida birikma hosil qilishga ko'proq moyil..

- A)Temir ioni
- B)Kobalt ioni
- C)Nikel ioni
- D)Hamma javob to'g'ri*

957.Oksidlanish jarayonida elementlarning oksidlanish darajasi qanday o'zgaradi..

- A)Ortadi.*
- B)Kamayadi.
- C)Ham ortadi ham kamayadi.
- D)Hamma javob to'g'ri

958.Qaytarilish jarayonida elementlarning oksidlanish darajasi qanday o'zgaradi..

- A)Kamayadi.*
- B)Ortadi.
- C)Ham ortadi ham kamayadi.
- D)Hamma javob to'g'ri

959.Oksidlanish jarayoni ifodalangan tenglamani aniqlang..

- A)Temir 2 dan Temir 3 ga *
- B)Oltinugurt 0 dan Oltinugurt -2 ga
- C)Brom 0 dan Brom -1 ga

D)Hamma javob to'g'ri

960.Qaytarilish jarayoni ifodalangan tenglamani aniqlang..

- A)Oltinugurt 0 dan Oltinugurt -2 ga*
- B)Temir +2 dan Temir +3 ga
- C)Brom 0 dan Brom -1 ga
- D)Hamma javob to'g'ri

961.Amfoter birikmalar qatorini aniqlang..

- A)Aluminiy gidroksid
- B)Xrom (III) gidroksid
- C)Rux (II) gidroksid
- D)Hamma javob to'g'ri.*

962.Mis (II) ning tuzlari alangani qanday rangga kiritadi..

- A)Ko'k *
- B)yashil.*
- C)Sariq – qizil.
- D)Binafsha.

963.Miqdoriy analiz usullariga Qaysi usullar kiradi..

- A)Tortma analiz.
- B)Hajmiy analiz.
- C)Gaz analiz.
- D)Hamma javob to'g'ri.*

964.Allotropik shakl o'zgarishiga ega bo'lmagan modda qatorini ko'rsating .

- A)fosfor*
- B)qalay
- C)mishyak
- D)vodorod

965.Qaysi birikmada element bilan vodorod orasidagi bog' eng qutbli?.

- A)HCl*
- B)CH₄
- C)H₂S
- D)CH₃OH

966.Murakkab moddalar qatorini ko'rsating..

- A)suv, metan, gematit*
- B)oq fosfor, margans,malaxit
- C)ozon, xlor, qaldirroq gaz
- D)oxaktosh,magniy, kaliy

967.Keltirilganlar ichidan oddiylarini tanlang?.

- A)oq fosfor, karbin*
- B)fosfin
- C)qizil fosfor, qora fosfor*
- D)fosfat kislata

968.Keltirilgan moddalar ichidan murakkablarini toping?. 1) oq fosfor 2) fosfin 3) karbit 4) qizil fosfor 5) fosfat kislata 6) qizil fosfor

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

969.Qutbsiz kovalent bog'lanish qanday element atomlari orasida hosil bo'ladi? .

- A)Bir xil metallmasning atomlari orasida
- B)metall bilan metallmas atomlari orasida
- C)turli metallar orasida
- D)turli metallmaslar atomlari orasida

970.Moddalarning erish issiqlik effektini aniqlash uchun laboratoriyada qaysi asbobdan foydalaniladi?.

- A)Kalorimetr.*
- B)Piknometr.
- C)Ariometr
- D)Viskozimetr

971.Qattiq moddaning berilgan haroratdagi eruvchanligi qaysi eritma konsentrasiyasi bilan tavsiflanadi?.

- A)To`yingan*
- B)to`yinmagan
- C)o`ta to`yingan
- D)har qanday

972.Qaysi birikma toliq gidrolizlanadi?.

- A)Li N₃*
- B)Na₂CO₃
- C)Al(NO₃)₃
- D)CsCl

973.Qattiq moddaning berilgan haroratdagi eruvchanligi qaysi eritma konsentrasiyasi bilan tavsiflanadi?.

- A)to`yingan*
- B)to`yinmagan
- C)o`ta to`yingan
- D)har qanday

974.Oddiy moddalardan 1 mol murakkab modda hosil bo'lishida ajralib chiqqan yoki yutilgan issiqlik shu murakkab moddaning qanday issiqligi deyiladi?.

- A)Hosil bo'lish issiqligi standart hosil bo'lish issiqligi)*
- B)Erish issiqligini
- C)Yonish issiqligi
- D)Neytrallash issiqligini

975.Metallaslik xossasi ortadigan qatorni ko`rsating .

- A)Te, Se, S*
- B)Si, Cl, Zr
- C)Sn, As, Ge
- D)Cr, Ba, Cs

976.Metallik xossasi qaysi qatorda kamayadi?.

- A)Ba, Pb, Bi*
- B)Ca, Cr, Sr.
- C)Ag, Rb, Cs.
- D)I, Sb, As

977.Quyidagi metallarning qaysi birini agregat holati suyuq bo'ladi?

- A)Hg*
- B)Cu
- C)Mg
- D)Zn

978.Sifat analizining vazifasi nimadan iborat.

- A)Modda tarkibida qanday element yoki ionlar borligini aniqlash*
- B)Modda tarkibi.
- C)Element va ionlarni miqdorini aniqlash
- D)Hamma javob to'g'ri.

979.Miqdor analizining vazifasi nimadan iborat..

- A)Element yoki ionlar qanday miqdoriy nisbatligini aniqlash *
- B)Element yoki ionlarni borligini aniqlash
- C)Moddalarni massasi va xajmini aniqlash
- D)Hamma javob to'g'ri.

980.Tozalik darajasiga qarab kimyoviy reaktivlar qanday sinflarga bo'linadi..

- A)Texnik va toza.
- B)Analiz uchun toza.
- C)Kimyoviy toza.
- D)Hamma javob to'g'ri.*

981.Kislotaning dissotsilanishini aniqlang..

- A)Nitrat kislota, vodorod ion va nitrat ion *
- B)Natriy gidroksid , natriy ion va gidroksid ion
- C)Kalsiy gidroksid, Kalsiy ion va gidroksid ion
- D)Natriy xlorid, natriy ion va xlorid ion

982.Gidroksidlarning dissotsilanishini ko'rsating..

- A)Kalsiy gidroksid, Kalsiy ion va gidroksid ion*
- B)Natriy xlorid, natriy ion va xlorid ion
- C)Nitrat kislota, vodorod ion va nitrat ion

D)Bariy xlorid, Bariy ioni va xlorid ioni

983. Ion almashinish reaksiyalarining yo'nalishi reaksiya mahsulotini nimasi bilan belgilanadi..

- A)Qiyin eriydigan birikma.
- B)Kam dissotsilanadigan molekullar.
- C)Kompleks ionlar va birikmalar.
- D)Hamma javob to'g'ri.*

984. Ion almashinish reaksiyalari necha xil reaksiya ko'rinishida yozish mumkin..

- A)3.*
- B)2.
- C)1.
- D)4.

985. Qaysi moddalarni bufer aralashma sifatida ishlatish mumkin..

- A)Xlorid kislota +Kaliy xlorid
- B)Chumoli kisota +Natriy formiat.
- C)Sirka kislota+Natriy atsetat
- D)Hamma javob to'g'ri.*

986. Kationlarni vodorod sulfidga munosabati bo'yicha gruppalariga ajratishni qaysi olim tavsiya etgan..

- A)M.V. Lomonosov.
- B)N.A.Menshutkin.*
- C)N.A.TononaeV.
- D)L.A.Chugaev.

987. Reaksiya tezligini aniqlovchi bosqichga asoslanib reaksiyalarni sinflash keltirilgan qatorni aniqlang?.

- A)monomolekulyar, biomolekulyar, polimolekulyar*
- B)gomolitik, geterolitik, monomolekulyar
- C)birikish, ajralish, almashinish
- D)birikish, monomolekulyar, biomolekulyar

988. Oraliq mahsulot hosil bo'lishi bilan boradigan reaksiyalar qanday reaksiyalar deyiladi?

- A)Ketma-ket reaksiyalar
- B)Zanjir reaksiyalar*
- C)Paralel reaksiyalar
- D)Tutash reaksiyalar

989. Kaliy tuzlari rangsiz alangani qanday tusga bo'yaydi..

- A)Binafsha *
- B)Sariq
- C)Qizil
- D)Hamma javob to'g'ri.

990. Nartiy tuzlari rangsiz alangani qanday tusga bo'yaydi..

- A)Sariq*
- B)qizil
- C)Binafsha

D)Hamma javob to'g'ri

991.O'yuvchi ishqorlar magniy kationlari bilan qanday rangdagi cho'kma hosil qiladi..

A)Oq amorf*

B)Ko'k amorf

C)Oq kristall

D)Hamma javob to'g'ri.

992.Magniy tuzlari natriy gidrofosfat eritmasi bilan qanday rangdagi cho'kma hosil qiladi.

A)Oq kristall*

B)Qizil-qo'ng'ir

C)Ko'k amorf

D)Hamma javob to'g'ri.

993.Fe(CO)₅ molekulasining tuzilishi

A)uchburchak piramida*

B)o'suvchi uchburchak piramida*

C)bipramidal

D)trigonal

994. Odatdagi sharoitda qaysi ishqoriy metall azot bilan reaksiyaga kirishmaydi?

A)litiy

B)natriy *

C)rubidiy *

D)litiy va seziy

995. Qaysi metall karbidi suv bilan reaksiyaga kirishganda atsetilen hosil bo'ladi?

1) litiy 2) berilliy 3) magniy 4) natriy 5) kaltsiy

A)3,5*

B)2,5 *

C)1,4

D)3

996. Qaysi tuzlar suvga vaqtinchalik qattqlik beradi?

1) CaCl₂ 2) CaSO₄ 3) Ca (HCO₃)₂ 4) MgCl₂ 5) MgSO₄ 6) Mg (HCO₃)₂

A)3 *

B)6 *

C)4

D)2

997.Magniyning qaysi birikmalari farmatsiyada ishlatiladi?

A)MgO*

B)(MgOH) 2CO₃ •MgCO₃• H₂O

C)MgSO₄•7H₂O *

D)MgCl₂ • 6H₂O*

E)Mg (NO₃)₂•

998.Qaysi metall gidroksidi eng kuchli asoslar bo'ladi?

A)bariy*

B)berilliy

- C)kaltsiy
- D)strontsiy*

999.Qaysi metallar oksidi amfoter oksidlar hisoblanadi?

- A)berilliy*
- B)alyuminiy*
- C)natriy
- D)strontsiy

1000. Qaysi qatorda faqat metallar keltirilgan?.

- A)azot, oltingugurt
- B)natriy, alyuminiy*
- C) kaliy, rux*
- D)kislrod, berilliy