

1316yq_Az_Q18_Qiyabi_Yekun imtahan testinin sualları**Fənn : 1316yq Kimya-1**

1 Hansı reaksiya getməz?

- ☐ $\text{Cl}_2 + \text{KBr} \longrightarrow$
- ☐ $\text{Br}_2 + \text{HI} \longrightarrow$
- ☒ $\text{Br}_2 + \text{NaCl} \longrightarrow$
- ☐ $\text{F}_2 + \text{HCl} \longrightarrow$
- ☐ $\text{Cl}_2 + \text{NaBr} \longrightarrow$

2 1 mol Na ilə 2 mol xlor reaksiyaya girdikdə neçə mol NaCl alınır?

- ☒ 1
- ☐ 4,5
- ☐ 4
- ☐ 3
- ☐ 2

3 Həm xlorla, həm də xlorid turşusu ilə reaksiyaya daxil olan maddələrin formulunu göstərin. I. Na_2SO_4 II. Al III. Cu IV. NaOH

- ☒ II, IV
- ☐ I, II
- ☐ I, IV
- ☐ I, III
- ☐ II, III

4 Xlorid turşusu ilə hansı sıradakı bütün metallar reaksiyaya girir?

- ☐ Na, Mg, Cu
- ☐ Zn, Cu, Fe
- ☒ Zn, Mg, Al
- ☐ Cu, Hg, Ag
- ☐ Fe, Pb, Ag

5 Hansı metallar xlorid turşusu ilə qarşılıqlı təsirdə olur? I. Mg II. Cu III. Fe IV. Ag

- ☐ I, II
- ☒ I, III
- ☐ I, III, IV
- ☐ III, IV
- ☐ II, III

6 Göstərilənlərdən hansı ifadə xlor üçün səhvdir?

- ☐ havadan təxminən 2,5 dəfə ağırdır

- ☒ bərk halda atom kristal qəfəsinə malikdir
- ☐ oksigenlə reaksiyaya girmir
- ☐ kəskin boğucu qazdır
- ☐ sarı-yaşıl rəngli qaz

7 Hansı reaksiya üzrə xlor ayrılır?

- ☐ $\text{HCl} + \text{MgBr}_2 \rightarrow$
- ☐ $\text{HCl} + \text{Br}_2 \rightarrow$
- ☐ $\text{HCl} + \text{Mg} \rightarrow$
- ☒ $\text{HCl} + \text{MnO}_2 \rightarrow$
- ☐ $\text{HCl} + \text{MgO} \rightarrow$

8 Hansı sxem üzrə laboratoriyada xlor alınmır?

- ☐ $\text{MnO}_2 + \text{HCl} \longrightarrow$
- ☐ $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{HCl} \longrightarrow$
- ☐ $\text{KClO}_3 + \text{HCl} \longrightarrow$
- ☒ $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{HCl} \longrightarrow$
- ☐ $\text{KMnO}_4 + \text{HCl} \longrightarrow$

9 Halogenlərin elektromənfilik və sıxlığı flüordan yoda qədər necə dəyişir? elektromənfilik sıxlıq

- ☐ artır artır
- ☒ azalır artır
- ☐ azalır azalır
- ☐ artır dəyişmir
- ☐ artır azalır

10 Hansı maddə nə xlorid turşusu, nə də xlorla reaksiyaya daxil olmur?

- ☐ Cu
- ☒ CO_2
- ☐ KOH
- ☐ S
- ☐ Ca

11 Hansı maddə nə xlorid turşusu, nə də xlorla reaksiyaya daxil olmur?

- ☐ Fe
- ☐ Cu
- ☒ SO_3
- ☐ NH_3
- ☐ CuO

12 Hansı maddənin köməyi ilə gümüşü sink qarışığından təmizləmək olar?

- ☐ Na_2SO_4

- ☐ NaCl
- ☐ H_2SO_4 (qatı)
- ☐ HNO_3
- ☒ NaOH

13 Xrom üçün hansı ifadə doğru deyil?

- ☐ korroziyaya davamlı
- ☐ +2, +3, +6 oksidləşmə dərəcələri davamlıdır
- ☒ qatı nitrat turşusu ilə adi şəraitdə reaksiyaya girir
- ☐ d-elementdir
- ☐ gümüşü-ağ metal

14 Hansı metal ilə kontaktda olduqda dəmir daha çox korroziyaya məruz qalır?

- ☒ Cu
- ☐ Ca
- ☐ Al
- ☐ Mg
- ☐ Zn

15 Hansı mol nisbətində dəmir duru sulfat turşusu ilə reaksiya-ya girir?

- ☐ 1:2
- ☐ 3:1
- ☒ 1:1
- ☐ 1:3
- ☐ 2:1

16 Hansı reaksiyada sağ və sol tərəfdəki əmsalların cəmi bərabərdir?

- ☐ $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$
- ☐ $\text{Fe} + \text{O}_2 \longrightarrow$
- ☒ $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \longrightarrow$
- ☐ $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \longrightarrow$
- ☐ $\text{Fe} + \text{S} \rightarrow$

17 Dəmir 2-hidroksidi dəmir 3-hidroksiddən necə ayırmaq olar?

- ☐ nitrat turşusunda həll olmasına görə
- ☐ sulfat turşusunda həll olmasına görə
- ☐ iyinə görə
- ☐ su ilə reaksiyaya daxil olmasına görə
- ☒ rənginə görə

18 Dəmir xlorla hansı mol nisbətində reaksiyaya girir?

- ☒ 2:3

- ☐ 3:2
- ☐ 1:2
- ☐ 1:1
- ☐ 2:1

19 Çoxatomlu bəsit maddələri müəyyən edin: I yod II kükürd III ağ fosfor IV arqon V helium

- ☐ III, V
- ☐ II, III
- ☒ I,II,III
- ☐ II, IV

20 Qarışıq müəyyən edin:

- ☐ fenol
- ☐ azot
- ☒ neft
- ☐ ozon
- ☐ benzol

21 Hansı maddə eyni növ atomlardan təşkil olunub?

- ☐ qlükoza
- ☐ malaxit
- ☐ nişasta
- ☐ polad
- ☒ dəmir

22 Hansı metal deyil?

- ☐ mis
- ☐ aliminium
- ☐ civə
- ☒ bor
- ☐ qalay

23 Hansı qeyri metal deyil?

- ☐ azot
- ☐ silisium
- ☒ xrom
- ☐ fosfor
- ☐ karbon

24 Hansı mürəkkəb maddədir?

- ☐ dəmir

- ☐ almaz
- ☐ azot
- ☐ qrafit
- ☒ malaxit

25 Hansı metal adi şəraitdə maye haldadır?

- ☐ Ca
- ☐ Au
- ☐ Na
- ☒ Hg
- ☐ Ag

26 Hansı elementin ən yüksək valentliyi onun dövrü sistemdə yerləşdiyi qrupun nömrəsinə uyğun deyil?

- ☐ 12Mg
- ☐ 13Al
- ☐ 11Na
- ☒ 8O
- ☐ 17Cl

27 Hansı sıradakı bütün elementlər dəyişkən valentlidir?

- ☐ S, Ca
- ☐ Na, Mg
- ☐ F, Cl
- ☐ C, Na
- ☒ Fe, P

28 Hansı halda bəsit maddənin adı göstərilib?

- ☐ malaxit
- ☐ hava
- ☐ karbon qazı
- ☒ ozon
- ☐ su

29 Yalnız qarışıqlar olan sıranı göstərin.

- ☐ benzin, hava, natrium-silikat
- ☐ mis, təbaşir, əhəng
- ☐ spirt, xöək duzu, polad
- ☒ benzin, çuğun, hava
- ☐ dəniz suyu, qrafit, hava

30 Hansı sıradakı elementlər metallara aiddir?

- ☐ Si, Ca, Cu
- ☐ H, O, Fe
- ☐ S, Cl, K
- ☐ Mg, C, N
- ☒ Ba, Be, Mn

31 Hansı maddə eyni növ atomlardan əmələ gəlməmişdir?

- ☐ qrafit
- ☒ ammoniyak
- ☐ ozon
- ☐ azot
- ☐ almaz

32 Hansı kimyəvi formul düzgün deyil?

- ☒ CaHCO_3
- ☐ CaHPO_4
- ☐ $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$
- ☐ $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- ☐ Na_2KPO_4

33 Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

- ☐ ağacın yanması
- ☐ spirtin yanması
- ☐ dəmirin korroziyası
- ☐ südün turşuması
- ☒ qurğuşunun əriməsi

34 Hansı halda kimyəvi hadisə baş verir?

- ☐ ərimə
- ☐ süzmə
- ☐ buxarlanma
- ☐ kristallaşma
- ☒ yanma

35 Hansı element allotropik şəkildəyişmələr əmələ gətirir?

- ☒ O
- ☐ H
- ☐ Ca
- ☐ Na
- ☐ N

36 Hansı birləşmədə oksigenin kütlə payı 50%-dir?

- ☐ CO
- ☒ SO₂
- ☐ CO₂
- ☐ SO₃
- ☐ N₂O

37 Hansı birləşmədə hidrogenin kütlə payı ən böyükdür?

- ☐ NaH
- ☐ C₃H
- ☐ RbH
- ☐ KH
- ☒ LiH

38 Eynicinsli qarışıqı müəyyən edin: I. su-şəkər II. su-neft III. hava IV. su-gil

- ☒ I, III
- ☐ III, IV
- ☐ I, II
- ☐ yalnız I
- ☐ II, IV

39 Bəsit maddələr verilmişdir: duda (his), ozon, qrafit, oksigen, qırmızı fosfor. Bu maddələrin tərkibinə neçə kimyəvi element daxildir?

- ☐ 4
- ☐ 6
- ☐ 2
- ☒ 3
- ☐ 5

40 Həqiqi məhlulların hissəciklərinin ölçüsünü göstərin.

- ☒ 1 mmk– dan kiçik
- ☐ 1 –10 mmk
- ☐ 100 mmk – dan böyük
- ☐ 1 – 100 mmk
- ☐ 100 mmk – dan kiçik

41 Hansı sırada yalnız izobar elementlər verilmişdir.

- ☒ Ar, K ,Ca
- ☐ Ca, Be ,Ar
- ☐ Mn, Co, K

- ☐ K, Ca, Be
- ☐ Al, Mn, Co

42 Təbii radioaktivlik nədir?

- ☐ təbii nüvələrin β –şüaların təsirindən parçalanması
- ☐ təbii nüvələrin γ –şüaların təsirindən parçalanması
- ☒ təbii nüvələrin öz-özünə parçalanması prosesi
- ☐ təbii nüvələrin Günəş işığının təsirindən parçalanması
- ☐ təbii nüvələrin α –şüaların təsirindən parçalanması

43 Radioaktivlik nədir?

- ☐ Günəş işığının təsirindən maddələrin elektronlar ayırması
- ☐ maddələrin təbiətdə müxtəlif təsirlərdən dəyişikliyə uğraması
- ☐ maddələrin temperaturun təsirindən parçalanması
- ☐ Rentgen şüalarının təsirindən maddələrin elektronlar ayırması
- ☒ maddələrin şüa buraxmaq xassəsi

44 Elektronla hərisliyin qitməti kiçik olan elementin valent təbəqəsinin elektron formulunu göstərin.

- ☐ $ns2np4$
- ☐ $ns2np1$
- ☒ $ns2np3$
- ☐ $ns2np2$
- ☐ $ns2np5$

45 Elektronla hərisliyin qitməti kiçik olan elementi göstərin.

- ☒ N
- ☐ S
- ☐ O
- ☐ F
- ☐ Cl

46 Açıq termodinamik sistemi ifadə edən müddəanı göstərin.

- ☒ ətraf mühitlə enerji və maddələr mübadiləsi mümkün olan sistem
- ☐ ətraf mühitlə yalnız enerji mübadiləsində olan sistem
- ☐ ətraf mühitlə enerji mübadiləsində olmayan, lakin maddələr mübadiləsində olan sistem
- ☐ ətraf mühitlə enerji mübadiləsində olan, lakin maddələr mübadiləsində olmayan sistem
- ☐ ətraf mühitlə enerji və maddələr mübadiləsi mümkün olmayan sistem

47 Hidrogenin ekvivalent həcmi göstərin.

- ☐ 33,6
- ☐ 44,8

- ☐ 22,4
- ☒ 11,2
- ☐ 5,6

48 Təcrid olunmuş termodinamik sistemi ifadə edən müddəanı göstərin.

- ☒ ətraf mühitlə enerji və maddələr mübadiləsində olmayan sistem
- ☐ ətraf mühitlə yalnız enerji mübadiləsində olan sistem
- ☐ ətraf mühitlə enerji mübadiləsində olmayan, lakin maddələr mübadiləsində olan sistem
- ☐ ətraf mühitlə enerji mübadiləsində olan, lakin maddələr mübadiləsində olmayan sistem
- ☐ ətraf mühitlə enerji və maddələr mübadiləsi mümkün olan sistem

49 Entropiyanın azalması ilə müşayiət olunan kimyəvi reaksiyanı göstərin.

- ☐ $\text{Cl}_2 + \text{H}_2 \rightarrow 2\text{HCl}$
- ☐ $2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$
- ☐ $\text{N}_2\text{O}_4 \rightarrow 2\text{NO}_2$
- ☐ $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{NO}$
- ☒ $3\text{H}_2 + \text{N}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$

50 Oksigenin ekvivalent həcmi göstərin.

- ☒ 5,6
- ☐ 11,2
- ☐ 44,8
- ☐ 33,6
- ☐ 22,4

51 Kimyəvi atomistikanın əsasını hansı alim qoymuşdur?

- ☒ C. Dalton
- ☐ M. Kuri
- ☐ E, Rezerford
- ☐ C.Tomson
- ☐ P. Kuri

52 Hansı elementlər allotropik şəkildəyişmə əmələ gətirirlər? I karbon II azot III fosfor IV oksigen V hidrogen

- ☐ I,II,V
- ☐ I,II,IV
- ☒ I,III,IV
- ☐ yalnız II,V
- ☐ II,III, IV

53 Bəsit maddələri müəyyən edin: I azon II karbon qazı III metan IV almaz

- ☐ I,II

- ☒ I,IV
- ☐ II,III
- ☐ II,IV
- ☐ III,IV

54 Hansı birləşmədə oksigenin kütlə payı 50%-dir?

- ☐ CO
- ☐ SO₃
- ☐ CO₂
- ☒ SO₂
- ☐ N₂O

55 Hansı kimyəvi formul düzgün deyil?

- ☐ Ca(H₂PO₄)₂
- ☐ Na₂KPO₄
- ☒ CaHCO₃
- ☐ CaHPO₄
- ☐ (NH₄)₂SO₄

56 Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

- ☐ ağacın yanması
- ☐ dəmirin korroziyası
- ☐ südün turşuması
- ☐ spirtin yanması
- ☒ qurğuşunun əriməsi

57 Hansı sıradakı elementlər metallara aiddir?

- ☐ Si, Ca, Cu
- ☐ Mg, C, N
- ☐ S, Cl, K
- ☐ H, O, Fe
- ☒ Ba, Be, Mn

58 Hansı element allotropik şəkildəyişmələr əmələ gətirir?

- ☐ N
- ☐ Na
- ☐ H
- ☐ Ca
- ☒ O

59 Nüvələrin davamlı olması üçün protonlar və neytronların sayı necə olmalıdır?

- ☒ protonların sayı təxminən neytronların sayına bərabər olmalıdır
- ☐ neytronların sayı çox olmalıdır
- ☐ protonların sayından asılı olmur
- ☐ neytronların sayından asılı olmur
- ☐ protonların sayı çox olmalıdır

60 Hansı sırada yalnız izoton elementlər verilmişdir.

- ☒ Xe, Ba, La, Ce
- ☐ Xe, Ba, Mn, Co
- ☐ K, Ca, La, Ce
- ☐ Ba, La, K, Ca
- ☐ La, Ce, Be, Ar

61 Nisbi atom kütləsi anlayışını kimya elminə hansı alim daxil etmişdir?

- ☒ C. Dalton
- ☐ İ. Berselius
- ☐ M. Perren
- ☐ A. Avoqadro
- ☐ M. Lomonosov

62 Atom α –hissəcik buraxmaqla parçalandıqda hansı dəyişikliyə uğrayır?

- ☒ sıra nömrəsi iki vahid, kütləsi dörd k. v. azalır
- ☐ atomun yükü və kütləsi dəyişmir
- ☐ sıra nömrəsi bir vahid azalır, kütləsi dəyişir
- ☐ sıra nömrəsi bir vahid artır, kütləsi dəyişmir
- ☐ sıra nömrəsi iki vahid, kütləsi dörd k. v. artır

63 Atom β –hissəcik buraxmaqla parçalandıqda hansı dəyişikliyə uğrayır?

- ☒ sıra nömrəsi bir vahid artır, kütləsi dəyişmir
- ☐ atomun yükü və kütləsi dəyişmir
- ☐ atomun yükü və kütləsi dəyişir
- ☐ sıra nömrəsi bir vahid azalır, kütləsi dəyişir
- ☐ sıra nömrəsi iki vahid, kütləsi dörd k. v. azalır

64 Neytral mühitdə bənövşəyi rəng alan indikatoru göstərin.

- ☒ lakmus
- ☐ metiloranj
- ☐ lakmus, metiloranj
- ☐ fenolftalein, lakmus
- ☐ fenolftalein

65 Endotermik proseslərdə temperaturu artırıqda($\Delta H > 0$) tarazlıq sabitinin qiyməti necə dəyişər?

- ☒ artar
- ☐ azalar
- ☐ əvvəl artar sonra azalar
- ☐ əvvəl azalar sonra artar
- ☐ dəyişməz

66 d –orbitallarında elektronun spininə görə fərqli vəziyyətlərin sayını göstərin.

- ☒ 10
- ☐ 5
- ☐ 8
- ☐ 4
- ☐ 6

67 Yalnız kovalent rabitəli hidridlərin yerləşdiyi sıranı göstərin.

- ☒ SiH₄, NH₃, PH₃
- ☐ CaH₂, PH₃, LiH
- ☐ SiH₄, LiH, CaH₂
- ☐ NH₃, NaH, CaH₂
- ☐ LiH, CaH₂, NH₃

68 n = 4 olan energetk səviyyədə orbitalların sayını müəyyən edin.

- ☐ 16
- ☐ 10
- ☒ 18
- ☐ 20
- ☐ 8

69 Alüminum atomunda neçə neytron var?

- ☒ 14
- ☐ 18
- ☐ 19
- ☐ 27
- ☐ 16

70 Maksimum həyəcanlanmış halda hansı atomun ən çox sayda cütləşməmiş elektronları olur?

- ☐ ⁷N
- ☐ ¹⁶S
- ☒ ¹⁷Cl
- ☐ ⁶C
- ☐ ¹⁵P

71 Hansı cərgədəki ionlarda elektronların sayı eynidir?

- ☐ ²⁷Co³⁺, ³⁹K⁺, ³⁹K⁺

- ☐ $^{13}_{13}\text{Al}^{3+} \vee ?$ $^{19}_{19}\text{K}^{+}$
☐ $^{40}_{20}\text{Ca}^{2+} \vee ?$ $^{80}_{35}\text{Br}^{-}$
☐ $^{23}_{11}\text{Na}^{+} \vee ?$ $^{35}_{17}\text{Cl}^{-}$
☒ $^{39}_{19}\text{K}^{+} \vee ?$ $^{32}_{16}\text{S}^{2-}$
☐ $^{7}_{3}\text{Li}^{+} \vee ?$ $^{19}_{9}\text{F}^{-}$

72 4S24P4 elektron formuluna malik olan element atomu-nun nüvəsində neçə proton vardır?

- ☐ 24
☐ 6
☐ 18
☐ 28
☒ 34

73 Sıra nömrəsi 24 olan elementin atomunda elektronların energetik səviyyədə paylanması hansı halda düzgün verilmişdir?

- ☐ 2, 8, 8, 6
☐ 2, 8, 13, 1
☐ 2, 8, 8, 2, 4
☒ 2, 8, 12, 2
☐ 2, 8, 8, 4, 2

74 Xlor atomunda maksimum həyəcanlanmış halda neçə cütlənməmiş elektron vardır?

- ☐ 5
☐ 6
☐ 1
☐ 3
☒ 7

75 Üçüncü energetik səviyyədəki orbitalların maksimum sayını müəyyən edin.

- ☐ 3
☒ 9
☐ 12
☐ 16
☐ 8

76 Elektronla hərisliyin tənliyini göstərin.

- ☒ $A + e^{-} = A^{-} \pm F$
☐ $E = mc^2$
☐ $A^{+} = A + e^{-}$
☐ $X = + E$
☐ $E = h\nu$

77 $2 \text{NO}_2 \rightleftharpoons 2 \text{NO} + \text{O}_2$ dönər kimyəvi prosesdə düzünə reaksiyanın sürət düsturunu göstərin.

- ☒ $V = k_1 \cdot [\text{NO}_2]^2$
- ☐ $V = k_2 \cdot [\text{NO}]^2 \cdot [\text{O}_2]$
- ☐ $V = k_1 \cdot 2[\text{NO}_2]$
- ☐ $V = k_2 \cdot 2[\text{NO}] \cdot [\text{O}_2]$
- ☐ $V = k_2 \cdot [\text{NO}] \cdot [\text{O}_2]^2$

78 Natrium-sulfatın suda məhlulunun elektrolizində anodda hansı proses gedər?

- ☒ $2\text{H}_2\text{O} - 4e^- \rightarrow \text{O}_2 + 4\text{H}^+$
- ☐ $2\text{H}_2\text{O} + 2e^- \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$
- ☐ $4\text{OH}^- - 4e^- \rightarrow \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- ☐ $2\text{H}^+ + 2e^- \rightarrow \text{H}_2$
- ☐ $\text{Na}^+ + 1e^- \rightarrow \text{Na}$

79 Yalnız kimyəvi elementlərin atomlarının dövrü dəyişən xassələrinin yerləşdiyi sıranı göstərin.

- ☒ elektromənfilik, ionlaşma enerjisi, atom radiusu
- ☐ sıxlıq, istilik keçiriciliyi, bərklik
- ☐ ionlaşma enerjisi, atom radiusu, bərklik
- ☐ bərklik, ionlaşma enerjisi, istilik keçiriciliyi
- ☐ istilik keçiriciliyi, bərklik, atom radiusu

80 Proton sayı 24 olan elementin dövrü sistem cədvəlində yerini müəyyən edin: Dövrü

- ☐ 4, II B
- ☒ 4, VI B
- ☐ 3, VI B
- ☐ 3, V B
- ☐ 3, II B

81 Yalnız izotoplar olan sıranı göstərin.

- ☐ ^1_1H , ^2_1H , ^4_2He
- ☐ $^{40}_{18}\text{Ar}$, $^{40}_{19}\text{K}$, $^{40}_{20}\text{Ca}$
- ☐ $^{63}_{29}\text{Cu}$, $^{65}_{29}\text{Cu}$, $^{65}_{30}\text{Zn}$
- ☐ $^{40}_{20}\text{Ca}$, $^{42}_{20}\text{Ca}$, $^{48}_{22}\text{Ti}$
- ☒ $^{32}_{16}\text{S}$, $^{33}_{16}\text{S}$, $^{34}_{16}\text{S}$

82 Hansı sırada yalnız S-elementlər verilmişdir?

- ☐ Na, Al, Cl
- ☒ Ca, Ba, Li
- ☐ Li, B, Fe
- ☐ Na, K, Ni

☐ Ca, Cu, K

83 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?

- ☐ $1s^2 2s^2 2p^1$
☒ $1s^2 2s^2 2p^3$
☐ $1s^2 2s^2 2p^5$
☐ $1s^2 2s^2 2p^4$
☐ $1s^2 2s^2 2p^2$

84 Hansı maddələrin qarşılıqlı təsirindən əmələ gələn XA tərkibli duz aşağıda verilən tənliyə uyğun hidrolizə uğrayar? $A^- + HOH \rightleftharpoons HA + OH^-$

- ☒ qüvvətli turşu və qüvvətli əsas
☐ zəif turşu və qüvvətli əsas
☐ zəif əsas və zəif turşu
☐ zəif turşu və amfoter metal
☐ zəif əsas və qüvvətli turşu

85 Yalnız -rabitəsi olan molekulların formulları yerləşən sıranı göstərin.

- ☒ O₂, N₂, CO₂
☐ Cl₂, H₂O, CO₂
☐ H₂O, F₂, N₂
☐ O₂, F₂, N₂
☐ Cl₂, H₂O, F₂

86 HCl molekulu əmələ gələrkən qapanan orbitallar hansı sırada verimişdir?

- ☒ s- və p-
☐ s- və s-
☐ s- və d-
☐ p- və d-
☐ p- və p-

87 Hansı sırada yalnız qazın molyar həcmnin vahidi verilmişdir?

- ☐ $\frac{l}{mol}, m^3$
☐ $l, \frac{m^3}{mol}$
☐ $mol, \frac{m^3}{mol}$
☒ $\frac{l}{mol}, \frac{m^3}{mol}$
☐ l, m^3

88 Hansı sırada yalnız molyar kütlənin vahidi verilmişdir?

☒

- ☐ $\frac{q}{mol}, \frac{kq}{mol}$
- ☐ $mol, \frac{kq}{mol}$
- ☐ q/ mol
- ☐ kq/mol
- ☐ $q, \frac{kq}{mol}$

89 $FeCl_3 + 3 KCNS \rightleftharpoons Fe(CNS)_3 + 3 KCl$ Bu reaksiyada tarazlığı sola yönəltmək üçün qatılıq necə dəyişməlidir?

- ☒ reaksiya məsullarından birinin qatılığını artırmaq
- ☐ ilkin maddələrin qatılığını arttırmaq
- ☐ reaksiya məsullarından birinin qatılığını azaltmaq
- ☐ reaksiya məsullarının qatılığını azaltmaq
- ☐ ilkin maddələrdən birinin qatılığını artırmaq

90 $FeCl_3 + 3 KCNS \rightleftharpoons Fe(CNS)_3 + 3 KCl$ Bu reaksiyada tarazlığı sağa yönəltmək üçün qatılıq necə dəyişməlidir?

- ☒ ilkin maddələrdən birinin qatılığını artırmaq
- ☐ ilkin maddələrin qatılığını azaltmaq
- ☐ reaksiya məsullarından birinin qatılığını artırmaq
- ☐ reaksiya məsullarının qatılığını artırmaq
- ☐ ilkin maddələrdən birinin qatılığını azaltmaq

91 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizində $pH > 7$ olar?

- ☒ Na_2CO_3
- ☐ $Fe(NO_3)_3$
- ☐ $Cu(NO_3)_2$
- ☐ NH_4Cl
- ☐ $AlCl_3$

92 Aşağıda verilən halların hansında sistemin entropiyası azalar?

- ☒ məhlulda maddənin kristallaşması
- ☐ [sublimasiya
- ☐ bərk maddənin əriməsi
- ☐ mayenin buxarlanması
- ☐ kristal maddənin həll olması

93 Aşağıda verilən halların hansında sistemin entropiyası artar?

- ☒ bərk maddənin əriməsi
- ☐ məhlulda maddənin kristallaşması

- ☐ suyun maye haldən bərk hala keçməsi
- ☐ [1 həcm azot və 3 həcm hidrogendən 2 həcm ammoniyakın əmələ gəlməsi
- ☐ kondensləşmə prosesi

94 Yalnız izotoplar olan sıranı göstərin.

- ☐ ${}^1_1\text{H}$, ${}^2_1\text{H}$, ${}^4_2\text{He}$
- ☐ ${}^{40}_{18}\text{Ar}$, ${}^{40}_{19}\text{K}$, ${}^{40}_{20}\text{Ca}$
- ☐ ${}^{63}_{29}\text{Cu}$, ${}^{65}_{29}\text{Cu}$, ${}^{65}_{30}\text{Zn}$
- ☐ ${}^{40}_{20}\text{Ca}$, ${}^{42}_{20}\text{Ca}$, ${}^{48}_{22}\text{Ti}$
- ☒ ${}^{32}_{16}\text{S}$, ${}^{33}_{16}\text{S}$, ${}^{34}_{16}\text{S}$

95 Üçüncü energetik səviyyədəki orbitalların maksimum sayını müəyyən edin.

- ☐ 3
- ☒ 9
- ☐ 12
- ☐ 16
- ☐ 8

96 n-ci energetik səviyyədəki elektronların maksimum sayı hansı formül ilə müəyyən edilir?

- ☐ $N=2n$
- ☐ $N=2n^3$
- ☐ $N=4n$
- ☐ $N=4n^2$
- ☒ $N=2n^2$

97 Maksimum həyəcanlanmış halda hansı atomun ən çox sayda cütləşməmiş elektronları olur?

- ☐ ${}^7_7\text{N}$
- ☐ ${}^{16}_{16}\text{S}$
- ☒ ${}^{17}_{17}\text{Cl}$
- ☐ ${}^6_6\text{C}$
- ☐ ${}^{15}_{15}\text{P}$

98 Xlor atomunda maksimum həyəcanlanmış halda cütlənməmiş neçə elektron vardır?

- ☐ 1
- ☐ 5
- ☒ 7
- ☐ 6
- ☐ 3

99 Xarici elektron konfigurasiyaları verilmiş elementlərdən hansı ən yüksək ionlaşma enerjisinə malikdir?

- ☒ ... $2s^2 2p^5$

- ☐ ... 2s²
☐ ... 3s²3p⁵
☐ ... 2s²2p³
☐ ... 3s¹

100 Hansı sırada yalnız S-elementlər verilmişdir?

- ☐ Na, K, Ni
☐ Ca, Cu, K
☒ Ca, Ba, Li
☐ Li, B, Fe
☐ Na, Al, Cl

101 Hansı elementlər eyni qrupda yerləşir?

- ☐ $^{12}_{13}\text{X}^{13}\text{Y}$
☒ $^{8}_{16}\text{X}^{16}\text{Y}$
☐ $^{7}_{18}\text{X}^{18}\text{Y}$
☐ $^{12}_{15}\text{X}^{15}\text{Y}$
☐ $^{7}_{17}\text{X}^{17}\text{Y}$

102 Hansı element: - qeyri-metaldır - proton və neytron sayı bərabərdir - xarici təbəqəsində d-yarımşəviyyəsi yoxdur

- ☐ $^{32}_{16}\text{S}$
☐ $^{19}_{9}\text{F}$
☒ $^{16}_{8}\text{O}$
☐ $^{28}_{14}\text{Si}$
☐ $^{40}_{20}\text{Ca}$

103 Hansı cəvddəki ionlarda elektronların sayı eynidir?

- ☐ $^{27}_{13}\text{Al}^{3+}$ və $^{39}_{19}\text{K}^{+}$
☐ $^{40}_{20}\text{Ca}^{2+}$ və $^{80}_{35}\text{Br}^{-}$
☐ $^{23}_{11}\text{Na}^{+}$ və $^{35}_{17}\text{Cl}^{-}$
☒ $^{39}_{19}\text{K}^{+}$ və $^{32}_{16}\text{S}^{2-}$
☐ $^{7}_{3}\text{Li}^{+}$ və $^{19}_{9}\text{F}^{-}$

104 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizində pH kiçikdir 7 olar?

- ☒ AlCl₃
☐ KNO₂
☐ Na₂CO₃
☐ CH₃COONa

☐ $\text{Ba}(\text{CN})_2$

105 Hidrolizi axıra qədər gedən duzu göstərin.

- ☒ Cr_2S_3
- ☐ KNO_3
- ☐ AlCl_3
- ☐ $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$
- ☐ NaCl

106 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?

- ☐ $1s^2 2s^2 2p^1$
- ☒ $1s^2 2s^2 2p^3$
- ☐ $1s^2 2s^2 2p^5$
- ☐ $1s^2 2s^2 2p^4$
- ☐ $1s^2 2s^2 2p^2$

107 Elektron konfigurasiyaları verilmiş elementləri reduksiyaedicilik qabiliyyətinin artma ardıcılığı ilə düzün. I. ... $2s^2$ II. ... $2s^2 2p^3$ III. ... $3s^2$

- ☐ I, II, III
- ☒ II, I, III
- ☐ II, III, I
- ☐ III, I, II
- ☐ III, II, I

108 Alüminum atomunda neçə neytron var?

- ☒ 14
- ☐ 18
- ☐ 19
- ☐ 27
- ☐ 16

109 ^{11}Na və ^{19}K üçün eyni olan nədir? I. atom radiusu II. valent elektronlarının sayı III. reduksiyaedicilik qabiliyyəti

- ☐ yalnız I
- ☐ yalnız III
- ☐ I, II
- ☐ II, III
- ☒ yalnız II

110 $4s^2 4p^4$ elektron formuluna malik olan element atomu-nun nüvəsində neçə proton vardır?

- ☐ 24
- ☐ 6
- ☐ 18
- ☐ 28

111 İonlaşma enerjisinin tənliyini göstərin.

- ☒ $A^+ = A + e^-$
☐ $A + e^- = A^- \pm F$
☐ $E = h\nu$
☐ $E = mc^2$
☐ $X = +E$

112 Yalnız $n + L$ cəmi bərabər olan orbitaların yerlədiyi sıranı göstərin.

- ☒ 3d və 4p; 4d və 5p; 4f və 5d
☐ 5s və 4d; 6s və 4f; 4f və 5d
☐ 4d və 5p; 5s və 4d; 6s və 4f
☐ 4f və 5d; 5s və 4d; 6s və 4f
☐ 3d və 4p; 5s və 4d; 6s və 4f

113 İkili (iki komponentli, ikiqat, binar) ərintini göstərin.

- ☐ Vud ərintisi
☐ çuqun
☐ duralüminium
☐ melxior

114 Ərintisi alınan metalların hər birinə nisbətən ərinti haqqında deyilənlərdən hansılar doğrudur? 1. adətən ərimə temperaturu azalır 2. adətən ərimə temperaturu artır 3. adətən möhkəmliyi artır 4. adətən möhkəmliyi azalır 5. adətən elektrik cərəyanı keçirmir

- ☐ 5
☐ 3
☐ 2,3
☐ 1,4
☒ 1,3

115 Ərintilərin hansı növündə komponentlər(əridilən metallar) həm ərinmiş halda, həm də bərkidildikdən sonra bir-birində bərabər paylanmış olur? 1. bərk məhlulda 2. intermetallik birləşmədə 3. metalların mexaniki qarışığında

- ☐ 1,2
☐ 2,3
☒ yalnız 1
☐ yalnız 2
☐ yalnız 3

116 Ərintilərin alınması əridilmiş metalların hansı xassəsinə əsaslanır?

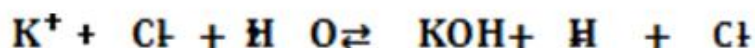
- ☐ eyni valentlik göstərməsinə
☐ əritdikdə əks yüklü ionlar əmələ gətirməsinə

- ☒ bir-birində həll olmasına
- ☐ yalnız bir-birilə reaksiyaya girməsinə
- ☐ hər birinin suda həll olmasına

117 Aşağıdakı maddələrdən hansılar hidrolizə uğrayır I. duzlar II. mürəkkəb efirlər III. yağlar IV. spirtlər

- ☐ yalnız I
- ☐ I, IV
- ☐ Yalnız I, III
- ☒ I, II, III
- ☐ I, III, IV

118 Mümkün olan hidroliz reaksiyalarının ion tənliklərini göstərin



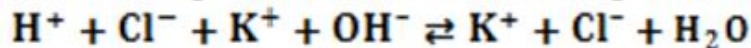
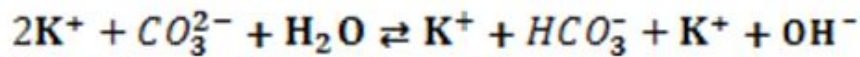
I.

II.



III.

IV.



- ☐ Yalnız II
- ☐ I, III
- ☐ I, II, IV
- ☒ II, III
- ☐ II, III, IV

119 Hansı duzlar hidrolizə uğrayır I. qüvvətli turşu və qüvvətli əsasdan əmələ gəlmiş II. zəif turşu və qüvvətli əsasdan əmələ gəlmiş III. zəif turşu və zəif əsasdan əmələ gəlmiş IV. qüvvətli turşu və zəif əsasdan əmələ gəlmiş

- ☒ yalnız II, III, IV
- ☐ yalnız II, IV
- ☐ yalnız I
- ☐ yalnız III
- ☐ I, II, III, IV

120 Hidroliz hadisəsinə aid düz ifadələri göstərin I. duz suda həll olmaya bilər II. duzun kationu su ilə zəif elektrolit əmələ gətirə bilər III. duzun anionu su ilə zəif elektrolit əmələ gətirməyə də bilər IV. lakmusun rəngi dəyişməyə də bilər V. məhlulda H^+ ionunun qatılığı OH^- ionunun qatılığından çox, az və ona bərabər ola bilər.

- ☐ yalnız IV,V

- ☒ II, III, IV, V
- ☐ yalnız I
- ☐ yalnız V
- ☐ yalnız II, V

121 Hidroliz hadisəsinin mahiyyətini əks etdirən ifadəni müəyyən edin

- ☒ suyun təsirindən duzların zəif elektrolit əmələ gətirməklə parçalanması
- ☐ su molekulunun parçalanması
- ☐ suyun maddəyə birləşməsi
- ☐ suyun və OH⁻ ionlarına parçalanması
- ☐ suyun təsirindən elektrolitin ionlara parçalanması H⁺

122 Hidrogen-xloridin hansı həlledicidə məhlulu elektrik cərəyanı keçirmir? I. suda II. benzolda III. heksanda IV. kerosində

- ☐ I, II
- ☐ yalnız III
- ☐ I, II, III
- ☒ II, III, IV
- ☐ yalnız IV

123 Səhv ifadələri göstərin. I. elektrolitlər əridildikdə ionlara parçalanmır II. kation müsbət, anion mənfi yüklü hissəcikdir III. ionlar atomlardan quruluşca fərqlənir, xassələrinə görə oxşardır IV. anionlar və kationlar suda hidratlaşmış halda olurlar V. yalnız kationlar suda hidratlaşır

- ☐ yalnız I
- ☐ yalnız III
- ☒ I, III, V
- ☐ Yalnız I, V
- ☐ I, III, IV

124 Hansı maddələrin suda məhlullarında həmişə hiroksonium ionu əmələ gəlir?

- ☒ turşuların
- ☐ bütün duzların
- ☐ yalnız elektrolitlərin
- ☐ qələvilərin
- ☐ əsasların

125 Kalsium-hidroksidin suda həllolmasının güclü qızma ilə müşahidə olunduğunu nəzərə alaraq düz ifadələri müəyyən edin. I. KOH hidratlaşmır II. Həllolma ekzotermikdir III. Hidratlaşma zamanı istilik ayrılır IV. Kristalların dağılması zamanı istilik ayrılır V. Hidratlaşma zamanı ayrılan enerji kristalların dağılmasına sərf olunan enerjiden çoxdur

- ☒ II, III, V
- ☐ I, II
- ☐ Yalnız II, III

- ☐ I, V
- ☐ II, III, IV

126 Kalsium-xlorid və hidrogen-xloriddə kimyəvi rabitənin müvafiq olaraq hansı növünün olması onların elektrolit olmasını şərtləndirir? I. ion II. qeyri-polyar kovalent III. güclü polyar kovalent IV. az polyar kovalent

- ☐ I, II
- ☐ III, IV
- ☐ I, IV
- ☒ I, III
- ☐ III, I

127 Qeyri-elektrolitlər üçün kimyəvi rabitənin hansı növü xarakterikdir? I. ion II. qeyri-polyar kovalent III. güclü polyar kovalent IV. az polyar kovalent

- ☐ I, III
- ☐ yalnız I
- ☐ yalnız II
- ☒ II, IV
- ☐ III

128 Hidrogen-xlorid suda həll olduqda H – Cl rabitəsinin xarakteri necə dəyişir?

- ☒ polyarlığı artır və rabitə qırılır
- ☐ polyarlığı azalır
- ☐ polyarlığı dəyişmir
- ☐ polyarlığı artır, lakin rabitə qırılmaz
- ☐ polyar rabitə qeyri-polyar rabitəyə çevrilir

129 Elektrolitləri suda həll etdikdə ionlar arasında cəzbətmə qüvvəsi necə dəyişir?

- ☐ 18 dəfə artır
- ☐ 18 dəfə azalır
- ☒ 81 dəfə azalır
- ☐ 81 dəfə artır
- ☐ dəyişmir

130 Suda həll edildikdə və ya əridildikdə elektrolitlər hansı prosesə uğrayırlar?

- ☐ hidrolizə
- ☐ kristallaşmağa
- ☒ dissosiasiyaya
- ☐ maqnitləşməyə
- ☐ sublimasiyaya

131 Hansı sıradakı elementlər xassə etibarilə oxşardır?

- ☐ H, O, S

- ☐ Cu, Mg, Na
- ☐ O, F, P
- ☒ Li, Rb, Cs
- ☐ Al, H, Ca

132 Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləş-mələr əmələ gətirirlər?

- ☒ C, N, F
- ☐ Na, Br, S
- ☐ Ca, Cl, S
- ☐ O, K, P
- ☐ N, Fe, Cu

133 Hansı sırada yalnız s-elementləri yerləşmişdir?

- ☐ Na, Al, Cl
- ☐ Ca, Cu, K
- ☐ Na, K, Ni
- ☐ Li, B, Fe
- ☒ Ca, Ba, Li

134 Elektron formulu ...3s23p3 olan elementin yuxarı və aşağı oksidləşmə dərəcələri neçədir?

- ☐ +2 və -3
- ☐ +3 və -2
- ☐ +3 və -3
- ☐ +2 və -2
- ☒ +5 və -3

135 Elektron formulu ... 3d84s2 olan elementin dövrü sistem cədvəlindəki yerini tapın. dövr ; qrup

- ☐ 4 7B
- ☐ 3 7A
- ☒ 4 8B
- ☐ 3 8A
- ☐ 3 8B

136 9 protonu və 10 neytronu olan elementin nisbi atom kütləsini tapın.

- ☐ 9
- ☐ 90
- ☒ 19
- ☐ 1
- ☐ 10

137 3p yarım səviyyəsində 3 elektron olan elementin sıra nömrəsini müəyyən edin.

- ☐ 16
- ☐ 18
- ☐ 8
- ☐ 12
- ☒ 15

138 Neytral atom bir elektron aldıqda I. radiusu artır II. nüvə yükü artır III. mənfi yüklü iona çevrilir Ifadələrindən hansıları doğrudur?

- ☐ I,II
- ☒ I,III
- ☐ yalnız I
- ☐ yalnız II
- ☐ yalnız III

139 Elektron formulu ...3s23p3 olan elementin yuxarı və aşağı oksidləşmə dərəcələri neçədir?

- ☒ +5 və -3
- ☐ +2 və -3
- ☐ +3 və -3
- ☐ +3 və -2
- ☐ +2 və -2

140 Hansı sırada yalnız s-elementləri yerləşmişdir?

- ☐ Na, Al, Cl
- ☐ Na, K, Ni
- ☐ Di, B, Fe
- ☒ Ca, Ba, Li
- ☐ Ca, Cu, K

141 Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləş-mələr əmələ gətirmirlər?

- ☐ C, N, Si
- ☐ O, F, P
- ☒ Mg, Na, Ca
- ☐ Si, P, S
- ☐ C, Cl, S

142 Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləş-mələr əmələ gətirirlər?

- ☒ C, N, F
- ☐ N, Fe, Cu
- ☐ Na, Br, S
- ☐ Ca, Cl, S
- ☐ O, K, P

143 Hansı sıradakı elementlər xassə etibarilə oxşardır?

- ☒ Li, Rb, Cs
- ☐ Al, H, Ca
- ☐ H, O, S
- ☐ Cu, Mg, Na
- ☐ O, F, P

144 Hansı qrupdakı hər iki maddədə atomlar arasında üçqat rabitə mövcuddur?

- ☐ CO; NH₃
- ☐ O₃; Cl₂
- ☐ C₂H₄; P₄
- ☐ PH₃; C₂H₄
- ☒ C₂H₂; N₂

145 XY₃ tipli ion rabitəli birləşmədə ionlar 120 elektrondur. XY₃ molekulunda cəmi 40 elektron var. Neytral x və y atomlarının qısa elektron formulu müəyyən edin. x y

- ☒ ...3S23p¹ , ...2S22p⁵
- ☐ ...2S23p¹ , ...3S23p⁵
- ☐ ...3S23p¹ , ...2S22p⁴
- ☐ ...3S23p¹ , ...3S23p⁵
- ☐ ...3S² , ...2S22p⁴

146 ... 2S22p⁵ elektron formulu malik elementin ən kiçik(x) və ən böyük (y) oksidəşmə dərəcəsinə müəyyən edin. x y

- ☐ 0, +5
- ☐ 0, +7
- ☐ -1, +7
- ☒ -1, 0
- ☐ -1, +5

147 Hansı sıra birləşmələrində donor-akseptor mexanizmi üzrə əmələ gələn kimyəvi rabitə var?

- ☐ HBr, KNO₃
- ☐ CO, CaSO₄
- ☒ NH₄Cl, NH₄NO₃
- ☐ CH₃COONa, CH₃COONH₄
- ☐ (NH₄)₂CO₃, KMnO₄

148 Etilen molekulunda neçə σ (siqma) və π (pi) rabitə var?

- ☐ 4:1
- ☒ 5:1
- ☐ 3:1
- ☐ 5:2

☐ 4:2

149 Hansı birləşmədə həm ion, həm də polyar-kovalent rabitə var?

- ☐ CH_3NH_2
☐ CH_3OH
☐ H_2SO_4
☐ KBr
☒ Na_2SiO_3

150 Etilen molekulunda neçə σ (siqma) və π (pi) rabitə var?

- ☐ 4:2
☐ 3:1
☒ 5:1
☐ 5:2
☐ 4:1

151 Qeyri-polyar kovalent rabitələr birləşmələr sırasını göstərin.

- ☐ NaCl, LiCl, KCl
☐ MgO, ZnO, FeO
☐ SO_2 , CO_3 , SO_3
☒ H_2 , F_2 , O_2
☐ HCl, HF, HBr

152 Polyar-kovalent rabitəli birləşmələr sırasını göstərin.

- ☐ MnO, CaO, FeO
☐ N_2 , O_2 , Br_2
☐ KCl, KBr, KI
☐ NaCl, LiCl, KCl
☒ NO_2 , SO_2 , CO_2

153 Qeyri-polyar kovalent rabitələr birləşmələr sırasını göstərin.

- ☐ MgO, ZnO, FeO
☐ SO_2 , CO_3 , SO_3
☒ H_2 , F_2 , O_2
☐ HCl, HF, HBr
☐ NaCl, LiCl, KCl

154 Hansı sıradakı maddələrin tərkibində yalnız polyar kovalent rabitə var?

- ☐ NH_3 , N_2 , NO_2
☒ NH_3 , H_2O , CH_4
☐ HCl, NaCl, Cl_2
☐ H_2S , H_2SO_4 , C_2H_6

☐) F₂, O₂, N₂

155 Hansı sıra birləşmələrində donor-akseptor mexanizmi üzrə əmələ gələn kimyəvi rabitə var?

- ☒ NH₄Cl, NH₄NO₃
- ☐ CH₃COONa, CH₃COONH₄
- ☐ CO, CaSO₄
- ☐ HBr, KNO₃
- ☐ (NH₄)₂CO₃, KMnO₄

156 Hansı reaksiyadan alınan birləşmədə donor-akseptor mexanizmi ilə polyar kovalent rabitə yaranır?

- ☒ NH₃+H₃PO₄ →
- ☐ Mg(OH)₂+HNO₃ →
- ☐ Fe₂O₃+H₂ →
- ☐ NO+O₂ →
- ☐ NaCl+H₂SO₄ →

157 Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur?

- ☐ HF
- ☐ $\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ | \\ \text{OH} \end{array}$
- ☒ C₂H₅ - O - C₂H₅
- ☐ $\begin{array}{c} \text{O} \\ // \\ \text{CH}_3 - \text{C} \\ \backslash \\ \text{OH} \end{array}$
- ☐ C₂H₅OH

158 Hansı maddədə həm ion, həm də kovalent rabitə vardır?

- ☐ C₆H₁₂O₆
- ☐ C₂H₅OH
- ☐ CaCl₂
- ☒ Na₂SO₄
- ☐ CH₄

159 Hansı maddə molekulunda donor-akseptor mexanizmi ilə əmələ gəlmiş kovalent rabitə var? I. NH₃ II. NH₄Cl III. CO IV. CO₂

- ☐ II, IV
- ☐ yalnız IV
- ☐ I, II
- ☒ II, III

☐ III, IV

160 Hansı qrupdakı hər iki maddədə atomlar arasında üçqat rabitə mövcuddur?

- ☒ C_2H_2 ; N_2
- ☐ O_3 ; Cl_2
- ☐ C_2H_4 ; P_4
- ☐ PH_3 ; C_2H_4
- ☐ CO ; NH_3

161 Hansı birləşmədə oksigen ən yüksək oksidləşmə dərəcəsi göstərir?

- ☐ O_2
- ☐ NO_2
- ☐ CaO
- ☒ OF_2
- ☐ Na_2O_2

162 Hansı reaksiyadan alınan birləşmədə donor-akseptor mexanizmi ilə polyar kovalent rabitə yaranır?

- ☐ $Fe_2O_3 + H_2 \rightarrow$
- ☐ $Mg(OH)_2 + HNO_3 \rightarrow$
- ☒ $NH_3 + H_3PO_4 \rightarrow$
- ☐ $NaCl + H_2SO_4 \rightarrow$
- ☐ $NO + O_2 \rightarrow$

163 Hansı birləşmədə həm ion, həm də polyar-kovalent rabitə var?

- ☐ H_2SO_4
- ☐ KBr
- ☐ CH_3OH
- ☐ CH_3NH_2
- ☒ Na_2SiO_3

164 Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur?

- ☐ HF
- ☐ $\begin{array}{c} CH_3 - CH - CH_3 \\ | \\ OH \end{array}$
- ☒ $C_2H_5 - O - C_2H_5$
- ☐ $\begin{array}{c} O \\ || \\ CH_3 - C \\ \backslash \\ OH \end{array}$
- ☐ C_2H_5OH

165 Polyar-kovalent rabitəli birləşmələr sırasını göstərin.

- ☐ NaCl, LiCl, KCl
- ☐ N₂, O₂, Br₂
- ☐ MnO, CaO, FeO
- ☒ NO₂, SO₂, CO₂
- ☐ KCl, KBr, KI

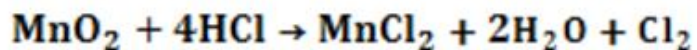
166 Hansı maddə yalnız reduksiyaedici

- ☐ HCl
- ☐ H₂
- ☒ Ba
- ☐ C
- ☐ Si

167 Hansı maddə yalnız oksidləşdiricidir

- ☒ Mn₂O₇
- ☐ Cl₂
- ☐ H₂
- ☐ Cr₂O₃

168 Verilmiş oksidləşmə-reduksiya reaksiyası haqqında deyilənlərdən hansı doğrudur



- I. manqan electron alır
- II. manqanın oksidləşmə dərəcəsi artır
- III. xlor ionu reduksiyaedici
- IV. xlorun oksidləşmə dərəcəsi artır

M₁

- V. Cl⁻ ionlarının verdiyi elektronların ümumi sayı ionlarının
aldıqları elektronların ümumi sayına bərabərdir

- ☐ Yalnız I
- ☐ I-V
- ☐ II-V
- ☒ I, III, IV, V
- ☐ Yalnız I, III

169 Rabitələri polyarlığın artma ardıcılığı ilə düzün. I. NaCl II. HCl III. Cl-Cl

- ☐ III, I, II
- ☐ II, III, I

- ☐ I, II, III
☐ I, III, II
☒ III, II, I

170 N₂ molekulunda rabitələrin yaranmasında neçə elektron iştirak edir?

- ☐ 3
☐ 5
☐ 2
☐ 4
☒ 6

171 I qrupun əsas yarımqrup elementləri VII qrupun əsas yarımqrup elementləri ilə hansı rabitə əmələ gətirməklə birləşirlər?

- ☐ dono-akseptor mexanizmi ilə əmələ gəlmiş polyar-kovalent rabitə
☒ ion rabitə
☐ polyar kovalent rabitə
☐ qeyri-polyar kovalent rabitə
☐ metal rabitəsi

172 Elektron formulu ...3s²3p⁵ sonluğu ilə qurtaran Y atomu X atomu ilə polyar-kovalent rabitəli XY₂ formullu birləşmə əmələ gətirir. Bu birləşməni müəyyən edin.

- ☐ CaCl₂
☐ SO₂
☒ SCl₂
☐ OF₂
☐ MgCl₂

173 N₂ molekulunda rabitələrin yaranmasında neçə elektron iştirak edir?

- ☐ 2
☐ 4
☐ 5
☐ 3
☒ 6

174 Verilmiş birləşmələr sırasında kimyəvi rabitənin xarakteri necə dəyişir? Br₂ – HBr – KBr

- ☒ qeyri-polyar kovalent – polyar kovalent – ion
☐ polyar kovalent – qeyri-polyar kovalent – ion
☐ ion – qeyri-polyar kovalent – polyar kovalent
☐ qeyri-polyar kovalent – ion – polyar kovalent
☐ ion – polyar kovalent – qeyri-polyar kovalent

175 Hansı molekulun tərkibində polyar və qeyri-polyar kovalent rabitələrin sayı bərabərdir?

- ☐ H₂O₂
- ☐ CH₂Cl₂
- ☐ H₂SO₄
- ☒ C₃H₄
- ☐ CO₂

176 Maddələri kükürdün oksidləşmə dərəcəsinin artma ardıcılığı ilə düzün. 1. H₂SO₄ 2. Na₂S 3. CaSO₄

- ☐ 1,2,3
- ☐ 3,2,1
- ☐ 2,3,1
- ☒ 2,1,3
- ☐ 1,3,2

177 Hansı maddə ion tipli kristal qəfəs əmələ gətirmir?

- ☐ NaOH
- ☐ CaCO₃
- ☒ HClO₃
- ☐ NaHSO₄
- ☐ XCl

178 Xarici elektron konfigurasiyası $..ns^3np^3$ olan elementin minimum və maksimum oksidləşmə dərəcəsinə müəyyən edin. Minimum Maksimum

- ☐ -2, +5
- ☐ -2, +4
- ☒ -3, +5
- ☐ -3, +4
- ☐ -3, 0

179 . X³⁺ ionunda 12 elektron var. Hansı ifadə doğrudur. I. X Geyri metaldır II. II dövr 7A qrupunda yerləşir II. -ilə polyarvalent rabitələri XY₃ bircəsnəsini əmələ gətirir.

- ☐ I,II,III
- ☐ yalnız II
- ☒ I,III
- ☐ yalnız I
- ☐ I,II

180 CH = CH – CH = CH molekulunda sıqma (σ) və pr (π) rabitələrin sayıml müəyyən edin. σ π

- ☒ 9, 2
- ☐ 7, 1
- ☐ 3, 2
- ☐ 9, 1
- ☐ 6, 2

181 I qrupun əsas yarımqrup elementləri VII qrupun əsas yarımqrup elementləri ilə hansı rabitə əmələ gətirməklə birləşərlər?

- ☐ metal rabitəsi
- ☐ qeyri-polyar kovalent rabitə
- ☐ dono-akseptor mexanizmi ilə əmələ gəlmiş polyar-kovalent rabitə
- ☒ ion rabitə
- ☐ polyar kovalent rabitə

182 Hansı qrupdakı maddələr moleklyar tipli kristal qəfəs yarada bilər?

- ☐ H₂O, NaCl
- ☐ BaCl₂, NO₂
- ☐ Mg₃N₂, CaCl₂
- ☐ BaO, C₂H₆
- ☒ CO₂, CH₄

183 Verilmiş birləşmələr sırasında kimyəvi rabitənin xarakteri necə dəyişir? Br₂ – HBr – KBr

- ☐ ion – qeyri-polyar kovalent – polyar kovalent
- ☐ polyar kovalent – qeyri-polyar kovalent – ion
- ☒ qeyri-polyar kovalent – polyar kovalent – ion
- ☐ ion – polyar kovalent – qeyri-polyar kovalent
- ☐ qeyri-polyar kovalent – ion – polyar kovalent

184 Azot molekulunda neçə σ (siqma) və π (pi) rabitə var?

- ☐ 3 σ
- ☐ 3 π
- ☐ 2 σ , 1 π
- ☐ 2 σ , 2 π
- ☒ 1 σ , 2 π

185 Hansı molekullar mayi halda hidrogen rabitəsi əmələ yetirir? I. HF II. C₂H₅OH III. CH₄

- ☒ I,II
- ☐ I,III
- ☐ yalnız I
- ☐ yalnız II
- ☐ II,III

186 P₂O₅ molekulunda pi(pi) rabitələr ümumi rabitələrin neçə faizini təşkil edir?

- ☐ 60
- ☐ 50
- ☒ 40
- ☐ 30

☐ 10

187 Hansı molekularda x elementlərinin oksidləşmə dərəcəsi eynidir? I. HXO_2 II. XSO_4 III. XPO_4 IV. Ca_3X_2

- ☐ I, II
☒ I, III
☐ I, IV
☐ II, III
☐ III, IV

188 Hansı maddənin molekulu polyardır? I. CH_4 II. H_2S III. CO_2 –

- ☐ yalnız I
☐ yalnız III
☒ I, II
☐ I, III
☐ yalnız II

189 Hansı qrupdakı maddələr moleklyar tipli kristal qəfəs yarada bilər?

- ☐ H_2O , $NaCl$
☐ BaO , C_2H_6
☐ Mg_3N_2 , $CaCl_2$
☐ $BaCl_2$, NO_2
☒ CO_2 , CH_4

190 Hansı birləşmədə oksigenin valentliyi oksidləşmə dərəcəsi ədədi qiymətlə bərabərdir? I. H_2O II. CO III. H_2O_2 IV. OF_2

- ☐ yalnız I
☒ I, IV
☐ II, III
☐ II, IV
☐ I, III

191 H_2O , NH_3 və CH_3Cl molekulları üçün hansı ifadə doğrudur? I. polyardır II. mərkəzi atom sp^3 hibridləşmə vəziyyətindədir III. valent bucaqlar eynidir

- ☐ yalnız I
☐ yalnız III
☒ I, II
☐ II, III
☐ yalnız II

192 Elektron formulu $\dots 3s^2 3p^5$ sonluğu ilə qurtaran Y atomu X atomu ilə polyar-kovalent rabitəli XY_2 formullu birləşmə əmə–lə gətirir. Bu birləşməni müəyyən edin.

- ☐ $CaCl_2$

- ☒ SCl2
- ☐ SO2
- ☐ MgCl2
- ☐ OF2

193 . x elementi hidrogenlə polyar kovalent rabitəli XH_3 tipli birləşmə əmələ gətirirsə, onun oksigenlə baş oksidinin formulunu müəyyən edin.

- ☐ X_2O
- ☒ X_2O_5
- ☐ XO_2
- ☐ XO
- ☐ X_2O_3

194 Orbital radiusuna aid olan müddəanı göstərin.

- ☒ atomun nüvəsindən xarici elektron orbitalının maksimum sıxlığına qədər olan məsafə
- ☐ kristallarda kimyəvi rabitədə olan atomlar arasındakı məsafə
- ☐ mayelərdə bir-birinə yaxın yerləşən molekulalar arasındakı məsafə
- ☐ bərk cisimlərdə bir-birinə yaxın yerləşən atomlar arasındakı məsafə
- ☐ molekulalarda kimyəvi rabitədə olan atomların nüvələri arasında olan məsafə

195 Maddənin plazma halına aid olan müddəanı göstərin.

- ☒ elektron örtüklərini tamamilə itirmiş atomların ionlaşmış halı
- ☐ elektron örtüklərini qismən itirmiş atomların ionlaşmış halı
- ☐ atom nüvələrinin neytronların təsirindən parçalanmasının temperatur şəraiti
- ☐ yüksək temperaturda elektronlarını qismən itirmiş atomlardan ibarət sistem
- ☐ atom nüvələrinin bölünmə məhsullarından biri

196 Süni radioaktivliyə aid olan müddəanı göstərin.

- ☒ süni üsullarla alınan nüvələrin öz-özünə parçalanması
- ☐ atom nüvələrinin gamma şüaları ilə qarşılıqlı təsiri
- ☐ uran birləşmələrinin kənar təsirlər olmadan şüa buraxması
- ☐ atom nüvələrinin neytronlarla qarşılıqlı təsiri
- ☐ atom nüvələrinin alfa hissəcikləri ilə qarşılıqlı təsiri

197 Süni nüvə reaksiyasını ilk dəfə hansı alim kəşf etmişdir?

- ☐ P. Kuri
- ☐ N. Bor
- ☐ K. Perye
- ☒ E. Rezerford
- ☐ M. Kuri

198 Orbitalların nüvə ilə rabitəsinin zəifləməsinin ardıcılığı hansı sxemdə düzgün verilmişdir?

- ☒ $s \rightarrow p \rightarrow d \rightarrow f$
- ☐ $d \rightarrow f \rightarrow s \rightarrow p$
- ☐ $f \rightarrow s \rightarrow p \rightarrow d$
- ☐ $s \rightarrow p \rightarrow f \rightarrow d$
- ☐ $p \rightarrow d \rightarrow f \rightarrow s$

199 entalpiyanın termodinamik ifadəsini göstərin.

- ☒ $H = U + PV$
- ☐ $H = U + TS$
- ☐ $H = U - TS$
- ☐ $H = G + TS$
- ☐ $H = U - PV$

200 Göstərilən sıraların hansında rabitənin uzunluğu qanunauyğun artır?

- ☒ $H - F \rightarrow H - Cl \rightarrow H - Br \rightarrow H - J$
- ☐ $H - Cl \rightarrow H - Br \rightarrow H - J \rightarrow H - F$
- ☐ $H - Br \rightarrow H - J \rightarrow H - F \rightarrow H - Cl$
- ☐ $H - J \rightarrow H - Br \rightarrow H - F \rightarrow H - Cl$
- ☐ $H - F \rightarrow H - Cl \rightarrow H - J \rightarrow H - Br$

201 Valent rabitələri nəzəriyyəsinə aid olan müddəanı göstərin.

- ☒ atomlar arasında kimyəvi rabitə elektron cütləri vasitəsilə yaranır
- ☐ atomlar arasında kimyəvi rabitənin yaranmasında bir elektron iştirak edir
- ☐ kimyəvi rabitə elektrostatik xarakterlidir
- ☐ atomlar arasında kimyəvi rabitə yaranarkən valent elektronları delokallaşır
- ☐ atomlar arasında kimyəvi rabitə çoxmərkəzlidir

202 Orbitalların elektronlarla dolmasının ardıcılığı hansı sırada düzgün verilmişdir?

- ☒ 5s4d5p
- ☐ 5s5p4d
- ☐ 5p4d5s
- ☐ 4d5p5s
- ☐ 4d5s5p

203 NO iştirakı ilə aparılan $2SO_2(q) + O_2(q) \rightarrow 2SO_3(q)$ reaksiyanın aid olduğu kataliz prosesini göstərin.

- ☐ fermentli kataliz
- ☐ heterogen kataliz
- ☐ avtokataliz
- ☐ turşu-əsas katalizi
- ☒ homogen kataliz

204 V_2O_5 iştirakı ilə aparılan $2SO_2(q) + O_2(q) \rightarrow 2SO_3(q)$ reaksiyanın aid olduğu kataliz prosesini göstərin.

- ☒ heterogen kataliz
- ☐ fermentli kataliz
- ☐ turşu-əsas katalizi
- ☐ avtokataliz
- ☐ homogen kataliz

205 Azot molekulunda neçə σ (siqma) və π (pi) rabitə var?

- ☐ $2\sigma, 1\pi$
- ☒ $1\sigma, 2\pi$
- ☐ 3σ
- ☐ 3π
- ☐ $2\sigma, 2\pi$

206 Hansı sırada yalnız ion rabitəli birləşmələr verilmişdir?

- ☒ KF, CaBr₂, NaCl
- ☐ CaO, Mg₃N₂, SiCl₂
- ☐ N₂O₅, CCl₄, SiF₄
- ☐ CaS, KF, HCl
- ☐ CaH₂, SO₂, SO₃

207 Atomun nüvəsinə aid olan xassələri göstərin.

- ☒ kütlə və radioaktivlik
- ☐ Rentgen spektrləri və kütlə
- ☐ radioaktivlik və optiki spektrlər
- ☐ optiki və rentgen spektrləri
- ☐ optiki spektrlər və kütlə

208 Hansı sırada yalnız sistemin entropiyasının azalmasına səbəb olan proseslər verilmişdir?

- ☒ kristallaşma, kondensləşmə, həcm azalması, koagulyasiya
- ☐ kristallaşma, kondensləşmə, ərimə, sublimasiya,
- ☐ həcm azalması, koagulyasiya, buxarlanma, ərimə
- ☐ ərimə, sublimasiya, kondensləşmə, həcm azalması
- ☐ ərimə, sublimasiya, buxarlanma, həcm artması

209 Hansı sırada yalnız polyar kovalent rabitəli birləşmələr verilmişdir?

- ☐ H₂, O₂, N₂
- ☐ HCl, KCl, H₂O
- ☐ NaCl, HCl, Cl₂
- ☐ CH₄, CO₂, CaO
- ☒ NH₃, H₂S, HCl

210 Hansı sırada yalnız ion rabitəli birləşmələr verilmişdir?

- ☒ KF, CaBr₂, NaCl
- ☐ CaO, Mg₃N₂, SCl₂
- ☐ N₂O₅, CCl₄, SiF₄
- ☐ CaS, KF, HCl
- ☐ CaH₂, SO₂, SO₃

211 . Baş kvant ədədinin qiyməti eyni olan yarım səviyyələrdə elektronların daxilə nüfuz etməsi hansı sxemdə düzgün verilmişdir?

- ☒ $4s > 4p > 4d > 4f$
- ☐ $4d > 4f > 4p > 4s$
- ☐ $4f > 4d > 4s > 4p$
- ☐ $4s > 4f > 4p > 4d$
- ☐ $4p > 4s > 4d > 4f$

212 Hansı sırada yalnız sistemin entropiyasının artmasına səbəb olan proseslər verilmişdir?

- ☒ ərimə, sublimasiya, buxarlanma, həcm artması
- ☐ ərimə, sublimasiya, kondensləşmə, həcm azalması
- ☐) kristallaşma, kondensləşmə, buxarlanma, həcm artması
- ☐ sublimasiya, buxarlanma, koagulyasiya, kristallaşma
- ☐ kristallaşma, kondensləşmə, həcm azalması, koagulyasiya

213 Reaksiya 40 C-də 6 dəqiqəyə 60 C-də isə 40 saniyəyə başa satırsa, reaksiyanın temperatur əmsalını müəyyən edin.

- ☐ 4
- ☐ 2,5
- ☒ 3
- ☐ 2
- ☐ 3,5

214 $2H_2S + O_2 \rightarrow 2H_2O + 2S$ Reaksiyasında H₂ S qabılığını 3 dəfə azaldıb O₂- in qatılığını isə 3 dəfə artırıqda sürət neçə dəfə dəyişər?

- ☒ 1,0
- ☐ 0,8
- ☐ 0,4
- ☐ 1,2
- ☐ 0,6

215 90 C reaksiya 3 dəqiqəyə, 110 C də isə 20 saniyəyə başa çatır. Reaksiyanın temperatur əmsalını müəyyən edin.

- ☐ 1
- ☒ 3
- ☐ 4
- ☐ 5

216 Hansı faktorlar kimyəvi tarazlığa təsir edir? I. qatılıq II. inhibitor III. temperatur IV. katalizator

- ☐ II, III
- ☐ III, IV
- ☐ I, II, III
- ☒ I, III
- ☐ I, II, IV

217 $\text{CH}_4(\text{q}) + \text{H}_2\text{O}(\text{q}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{q}) + 3\text{H}_2(\text{q}) - Q$ reaksiyasında taraz-lığı məhsulun alınması istiqamətinə necə yönəltmək olar?

- ☐ H_2 -nin qatılığını artırmaqla
- ☒ suyun qatılığını artırmaqla
- ☐ katalizator tətbiq etməklə
- ☐ təzyiqi artırmaqla
- ☐ temperaturu azaltmaqla

218 $\text{H}_2(\text{q}) + \text{S}(\text{b}) \rightleftharpoons \text{H}_2\text{S}(\text{q}) + Q$ reaksiyasında tarazlığın sağ tərəfə yönəlməsi üçün hansı faktorlar təsir edir? I. temperaturun artması II. temperaturun azalması III. təzyiqin artması IV. H_2 -nin qatılığının artması

- ☐ yalnız IV
- ☒ II, IV
- ☐ I, IV
- ☐ II, III
- ☐ yalnız II

219 Kimyəvi tarazlığa hansı faktor təsir etmir?

- ☐ təzyiq
- ☐ reaksiya məhlullarının qatılığı
- ☐ temperatur
- ☐ başlanğıc maddələrin qatılığı
- ☒ katalizator

220 Kimyəvi reaksiyanın sürətinin ölçü vahidini göstərin.

- ☒ mol/l·san
- ☐ mol/san
- ☐ mol/l
- ☐ mol·l/san

221 Homogen reaksiyanı göstərin.

- ☐ $\text{CaO} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3$
- ☐ $\text{ZnO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{Zn} + \text{H}_2\text{O}$
- ☐ $3\text{Fe} + 3\text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4$

- ☐ $C+O_2 \rightarrow CO_2$
- ☒ $2CO+O_2 \rightarrow 2CO_2$

222 Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?

- ☐ $N_2+3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$
- ☐ $C+CO_2 \rightleftharpoons 2CO$
- ☐ $2SO_2+O_2 \rightleftharpoons 2SO_3$
- ☐ $C+H_2O(buxar) \rightleftharpoons CO+H_2$
- ☒ $Fe_2O_3+3CO \rightleftharpoons 2Fe+3CO_2$

223 Hansı halda təzyiqin azalması tarazlığı başlanğıc maddələr istiqamətinə yönəldir?

- ☐ $N_2+O_2 \rightleftharpoons 2NO$
- ☐ $C+CO_2 \rightleftharpoons 2CO$
- ☐ $N_2O_4 \rightleftharpoons 2NO_2$
- ☒ $N_2+3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$
- ☐ $H_2+I_2 \rightleftharpoons 2HI$

224 Hansı reaksiyanın sürətinə tarazlığın dəyişməsi təsir etmir?

- ☐ $2CO+O_2 \rightarrow 2CO_2$
- ☒ $2Al+3S \rightarrow Al_2S_3$
- ☐ $2Al+3Cl_2 \rightarrow 2AlCl_3$
- ☐ $2K+H_2 \rightarrow 2KH$
- ☐ $CH_4+H_2O \rightarrow CO+3H_2$

225 Heterogen sistemi göstərin.

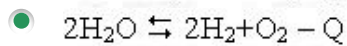
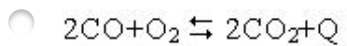
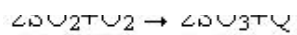
- ☐ $2CO+O_2 \rightarrow 2CO_2$
- ☒ $CO_2+C \rightarrow 2CO$
- ☐ $CH_4+H_2O(buxar) \rightarrow CO+2H_2$
- ☐ $CH_4+CO_2 \rightarrow 2CO+2H_2$
- ☐ $CH_4+2O_2 \rightarrow CO_2+2H_2O(buxar)$

226 240 q 25%-li məhluldakı suyun mol sayını müəyyən edin.

- ☐ 18
- ☐ 8
- ☐ 12
- ☒ 10
- ☐ 16

227 Temperaturun artması və təzyiqin azalması hansı halda tarazlığı reaksiya məhsullarının alınması istiqamətinə yönəldir?

- ☐ $4HCl+O_2 \rightleftharpoons 2H_2O+2Cl_2+Q$
- ☐ $3O_2 \rightarrow 2O_3 - Q$
- ☐ $2SO_2+O_2 \rightleftharpoons 2SO_3+Q$



228 Hansı maddələr adsorbatlar adlanır?

- ☒ adsorbsiya olunan maddələr
- ☐ səthi aktiv maddələr
- ☐ mühiti maye olan dispers sistemlər
- ☐ suda həll olan bərk maddələr
- ☐ üzvi həlledicilərdə həll olan maddələr

229 Adsorbsiya nədir?

- ☒ səthi aktiv maddələrin səthində maye və qazların udulması
- ☐ temperaturun təsirdən suda həll olmuş qazın ayrılması
- ☐ səthi aktiv maddələrin səthindən maye və qazların ayrılması
- ☐ bərk maddələrin mayelərdə həll olması
- ☐ qazların mayelərdə həll olması

230 200 q 20%-li duz məhluluna 120 q duz əlavə edilir. Məhlunun qatılığı hesablayın?

- ☒ 50
- ☐ 30
- ☐ 25
- ☐ 30
- ☐ 40

231 5 mol suda 0,1 mol KHCO₃ duzu həll edilir. Məhlulda duzun kütlə payını (%-lə) hesablayın.

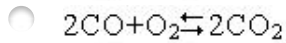
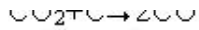
- ☐ 5
- ☐ 12
- ☐ 20
- ☒ 10

232 Hansı halda təzyiqin artması və temperaturun azalması tərs fəaliyyətə yönəldir?

- ☐ $3\text{O}_2 \rightleftharpoons 3\text{O}_3 - Q$
- ☐ $4\text{NO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 4\text{HNO}_3 + Q$
- ☒ $\text{N}_2\text{O}_4(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{NO}_2 - Q$
- ☐ $2\text{NO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}_2 + Q$
- ☐ $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3 + Q$

233 Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?

- ☒ $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightleftharpoons 2\text{HCl}$
- ☐ $2\text{NH}_3 \rightleftharpoons \text{N}_2 + 3\text{H}_2$
- ☐ $3\text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{O}_3$
- ☐ $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2$



234 Kalium-sulfatın suda məhlulunun elektrolizində katodda hansı proses gedər?

- ☐ $K^+ + e^- \rightarrow K^0$
- ☒ $2H_2O + 2e^- \rightarrow H_2 + 2OH^-$
- ☐ $4OH^- - 4e^- \rightarrow O_2 + 2H_2O$
- ☐ $SO_4^{2-} + 2e^- \rightarrow SO_2 + O_2$
- ☐ $2H_2O - 4e^- \rightarrow O_2 + 4H^+$

235 $L=2$ olan yarımsəviyyədə maksimum neçə elektron olar?

- ☒ 10
- ☐ 20
- ☐ 18
- ☐ 6
- ☐ 8

236 $CH_4(q) + H_2O(q) \rightleftharpoons 3H_2(q) + CO(q)$; $\Delta H > 0$ Sistemdə kimyəvi tarazlıq hansı şəraitdə sağa yerini dəyişər?

- ☒ temperaturun artması
- ☐ təzyiqin artması
- ☐ CH_4 -ün qatılığıının azalması
- ☐ katalizatorun iştirakı
- ☐ temperaturun azalması

237 Ağac kömürünün adsorbsiyası hansı həlledicidə yüksək olar?

- ☒ su
- ☐ metil spirti
- ☐ xloroform
- ☐ aseton
- ☐ etil spirti

238 Adsorbsiya prosesi nədir?

- ☐ bərk maddələrin mayelərdə həll olması
- ☐ səthi aktiv maddələrin səthindən maye və qazların ayrılması
- ☒ adsorbsiya olunan maddənin həll olaraq adsorbentin daxilinə keçməsi
- ☐ temperaturun təsirdən suda həll olmuş qazın ayrılması
- ☐ qazların mayelərdə həll olması

239 Hansı maddələr adsorbentlər adlanır?

- ☐ mühiti maye olan dispers sistemlər
- ☐ adsorbsiya olunan maddələr

- ☒ səthi aktiv maddələr
- ☐ üzvi həlledicilərdə həll olan maddələr
- ☐ suda həll olan bərk maddələr

240 İkinci dövr elementlərinin atomları üçün hansı tip elektron konfigurasiyası xarakterikdir?

- ☐ s-, f-
- ☐ p-, f-
- ☒ s-, p-
- ☐ s-, d-
- ☐ p-, d-

241 Aşağıda verilən müddəalardan hası atomun quruluşu ilə elementlərin dövrü sistemi arasında əlqəni ifadə edir.

- ☒ eyni dövrdə yerləşən elementlərin atomlarında eyni sayda energetik səviyyə olur
- ☐ energetik səviyyələrin sayı böyük dövrlərdə dövrün nömrəsinə uyğundur
- ☐ energetik səviyyələrin sayı kiçik dövrlərdə dövrün nömrəsinə Uyğundur
- ☐ energetik səviyyələrin sayı elementin dövrü sistemdə yrləşməsinə uyğun olmur
- ☐ eyni dövrdə yerləşən elementlərin atomlarında müxtəlif sayda energetik səviyyə olur

242 Kimyəvi elementlərin dövrü sistemi nədir?

- ☒ kimyəvi elementlərin dövrü qanuna əsaslanan təsnifatı
- ☐ kimyəvi elementlərin fiziki xassələrinin müqayisəsi
- ☐ kimyəvi elementlərin kimyəvi xassələrinin müqayisəsi
- ☐ kimyəvi elementlərin ümumi siyahısı
- ☐ kimyəvi elementlər haqqında məlumat cədvəli

243 Dövrü qanunun inkişafında fiziki dövr nəyə əsaslanırdı?

- ☐ elementlərin və onların birləşmələrinin fiziki xassələrinə
- ☐ elementlərin məlum olan birləşmələrinin sayına
- ☒ nüvənin yükünün artması ilə müəyyən tip elektron quruluşunun dövrü təkrarı
- ☐ kimyəvi elementlərin və onların birləşmələrinin tərkibi və xassələrinə
- ☐ elementlərin təbiətdə yayılmasına

244 Dövrü qanunun inkişafında kimyəvi dövr nəyə əsaslanırdı?

- ☐ elementlərin məlum olan birləşmələrinin sayına
- ☐ elementlərin və onların birləşmələrinin fiziki xassələrinə
- ☐ elementlərin təbiətdə yayılmasına
- ☐ elementlərin atomlarının quruluşuna
- ☒ kimyəvi elementlərin və onların birləşmələrinin tərkibi və xassələrinə

245 Dövrü qanunun inkişafında ikinci dövr necə adlanır?

- ☒ fiziki dövr

- ☐ yatrokimya dövrü
- ☐ əlkimya dövrü
- ☐ kimyəvi dövr
- ☐ müasir dövr

246 Dövrü qanunun inkişafında birinci dövr necə adlanır?

- ☒ kimyəvi dövr
- ☐ fiziki dövr
- ☐ müasir dövr
- ☐ yatrokimya dövrü
- ☐ əlkimya dövrü

247 Mozli qanununa görə kimyəvi elementlərin təbii təsnifatı atomların hansı xasəsinə əsaslanır?

- ☐ istilik keçiriciliyi
- ☐ elektromənfiliyi
- ☒ atom nüvələrinin yükü
- ☐ oksidləşmə dərəcəsi
- ☐ ərimə temperaturu

248 Kimyəvi elementlərin təbii təsnifatı nəyə əsaslanır?

- ☒ dövrü qanuna
- ☐ Pauli prinsipi
- ☐ atomun Rezerford modelinə
- ☐ valentliyə
- ☐ atomun quruluşuna

249 $\text{H}_2(\text{q}) + \text{Br}_2(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{HBr}(\text{q}); \Delta H$ kiçikdir 0 Sistemdə kimyəvi tarazlıq hansı şəraitdə sağa yerini dəyişər?

- ☒ temperaturun azalması
- ☐ hidrogenin qatılığının azalması
- ☐ katalizatorun iştirakı
- ☐ təzyiqin azalması
- ☐ təzyiqin artması

250 $\text{SiO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{H}_2\text{SiO}_3 \downarrow$ Qısa ion tənliyi hansı maddələr arasında gedən reaksiyaya uyğundur?

- ☐ SiO_2 və K_2CO_3
- ☐ SiO_2 və Na_2CO_3
- ☒ Na_2SiO_3 və H_2SO_4
- ☐ SiO_2 və H_2O
- ☐ SiO_2 və H_2SO_4

251 $\text{CO}_2(\text{q}) + \text{C}(\text{b}) \rightleftharpoons 2\text{CO}(\text{q}); \Delta H > 0$ Sistemdə kimyəvi tarazlıq hansı şəraitdə sağa yerini dəyişər?

- ☐ katalizatorun iştirakı
- ☐ CO₂-nin qatılığıının azalması
- ☒ temperaturun artırılması
- ☐ təzyqin artırılması
- ☐ temperaturun azalması

252 $\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} = \text{BaSO}_4 \downarrow$ Qısa ion tənliyi hansı maddələr arasında gedən reaksiyaya uyğundur?

- ☐ Ba və H₂SO₄
- ☐ BaCO₃ və K₂SO₄
- ☒ Ba(NO₃)₂ və Na₂SO₄
- ☐ BaCO₃ və Na₂SO₄
- ☐ BaO və H₂SO₄

253 Kationa görə hidrolizə uğrayan duzların sırasını göstərin.

- ☒ NH₄Cl, AlCl₃, Cu(NO₃)₂, Fe(NO₃)₂
- ☐ KNO₂, Na₂CO₃, AlCl₃, Cu(NO₃)₂
- ☐ NH₄Cl, AlCl₃, KCN, KNO₂,
- ☐ Cu(NO₃)₂, Fe(NO₃)₂, Na₂CO₃, K₃PO₄
- ☐ KCN, KNO₂, Na₂CO₃, K₃PO₄

254 Elementin dövrü dəyişən xassəsinin nüvənin müsbət yükü ilə əlaqələndirilməsi hansı qanuna əsaslanır?

- ☒ Mozli qanunu
- ☐ Avoqadro qanunu
- ☐ Ekvivalentlər qanunu
- ☐ Həcmi nisbətlər qanunu
- ☐ Həndəsi nisbətlər qanunu

255 Maqnit kvant ədədi üçün göstərilən müddəalardan hansı doğrudur.

- ☒ yarımsəviyyələrdə orbitalların sayını və elektron buludlarının yerləşməsini müəyyən edir
- ☐ energetik səviyyədə yarımsəviyyələrin sayını müəyyən edir
- ☐ enerji səviyyələri və onların nüvədən məsafəsini müəyyən edir
- ☐ elektron buludunun ölçüsü və enerjisini müəyyən edir
- ☐ yarımsəviyyələrin nüvədən məsafəsini müəyyən edir

256 Hidrogen atomunda elektronun enerjisini xarakterizə edən müddəanı göstərin.

- ☒ elektronun enerjisi yalnız baş kvant ədədinin qiymətindən asılı olur
- ☐ elektronun enerjisi yalnız maqnit kvant ədədindən asılı olur
- ☐ elektronun enerjisi orbital və maqnit kvant ədədlərindən asılı olur
- ☐ elektronun enerjisi baş və maqnit kvant ədədlərindən asılı olur
- ☐ elektronun enerjisi baş və orbital kvant ədədlərindən asılı olur

257 Natrium-hidroksidin ərintisinin elektrolizində hansı məhsullar alınır?

- ☒ Na, O₂, H₂O
- ☐ O₂, Na₂O, H₂O
- ☐ Na, NaH, H₂
- ☐ O₂, H₂O, H₂
- ☐ H₂, Na₂O, NaH

258 Nüvənin daxilində orta sıxlıq nədən asılıdır?

- ☐ nuklonların hərəkətində
- ☐ kütləsindən
- ☐ xarici təsirlərdən
- ☐ nuklonların sayından
- ☒ nüvə qüvvələrindən

259 Hansı elementin atomunda normal halda qoşalaşmamış üç valent Elektronu var?

- ☒ azot
- ☐ silisium
- ☐ bor
- ☐ arqon
- ☐ maqnezium

260 $\text{HCO}_3^- + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{OH}^- + \text{H}_2\text{CO}_3$ Hidroliz reaksiyasının ion tənliyinə uyğun gələn molekulyar tənliyi göstərin.

- ☒ $\text{NaHCO}_3 + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{NaOH} + \text{H}_2\text{CO}_3$
- ☐ $\text{Fe}(\text{HCO}_3)_2 + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{CO}_3$
- ☐ $\text{Cu}(\text{HCO}_3)_2 + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{CO}_3$
- ☐ $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{KHCO}_3 + \text{KOH}$
- ☐ $\text{NH}_4\text{HCO}_3 + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{NH}_4\text{OH} + \text{H}_2\text{CO}_3$

261 $\text{NH}_4\text{HCO}_3 + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{NH}_4\text{OH} + \text{H}_2\text{CO}_3$ Hidroliz reaksiyasının ion tənliyini göstərin.

- ☐ $\text{NH}_4^+ + \text{HCO}_3^- + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{CO}_3 + \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$
- ☐ $\text{NH}_4^+ + \text{HCO}_3^- + \text{HOH} \rightleftharpoons 2\text{H}^+ + \text{CO}_3^{2-} + \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$
- ☒ $\text{NH}_4^+ + \text{HCO}_3^- + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{NH}_4\text{OH} + \text{H}_2\text{CO}_3$
- ☐ $\text{HCO}_3^- + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{CO}_3 + \text{OH}^-$
- ☐ $\text{NH}_4^+ + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{NH}_4\text{OH}$

262 Məhlulda duzların bir molunun dissosiasiyasından əmələ gələn ionların ümumi sayının ardıcıl artmasının sırasını göstərin.

- ☒ CrCl₂, Cr(NO₃)₃, Cr₂(SO₄)₃
- ☐ Cr₂(SO₄)₃, CrCl₂, Cr(NO₃)₃
- ☐ Cr(NO₃)₃, CrCl₂, Cr₂(SO₄)₃
- ☐ Cr₂(SO₄)₃, Cr(NO₃)₃, CrCl₂
- ☐ Cr(NO₃)₃, Cr₂(SO₄)₃, CrCl₂

263 Reaksiya 50C-də 30 saniyə ərzində qurtarır. Bu reaksiya 30C temperaturda neçə saniyədə qurtara bilər? Reaksiyanın temperatur əmsalı 2-dir.

- ☐ 60
- ☐ 180
- ☐ 140
- ☒ 120
- ☐ 90

264 50C temperaturda 180 saniyə ərzində reaksiya qurtarır. 70C-də həmin reaksiya neçə saniyəyə qurtarar? Temperatur əmsalı 3-dür.

- ☒ 20
- ☐ 16
- ☐ 180
- ☐ 120
- ☐ 60

265 Reaksiya 30C temperaturda 60 saniyəyə qurtarır. Həmin reaksiya 50C temperaturda neçə saniyəyə qurtarar? Temperatur əmsalı 2-dir.

- ☐ 30
- ☐ 90
- ☐ 60
- ☒ 15
- ☐ 40

266 Temperatur əmsalı 2 olan reaksiyanın sürətini 80C-dən 50C-yə qədər azaltdıqda reaksiyanın sürəti necə dəyişilir?

- ☐ 8 dəfə artar
- ☒ 8 dəfə azalar
- ☐ 2 dəfə artar
- ☐ 4 dəfə artar
- ☐ 2 dəfə azalar

267 Temperaturu 30C artırıdıda reaksiyanın sürəti neçə dəfə artar? Temperatur əmsalı 2-dir.

- ☐ 9
- ☐ 18
- ☒ 8
- ☐ 81
- ☐ 3

268 40C temperaturda reaksiyanın sürəti 0,6 mol/l·san. Sürətin temperatur əmsalı 3-ə bərabər olarsa, 80C temperaturda reaksiyanın sürətini tapın.

- ☐ 5,4
- ☐ 81

- ☒ 48,6
☐ 10,8
☐ 16,2

269 Temperaturu 70C-dən 20C-dək azaltdıqca reaksiyanın sürəti neçə dəfə azalır? Sürətin temperatur əmsalı 3-dür.

- ☐ 81
☐ 313
☒ 243
☐ 210
☐ 162

270 Temperaturu 245C-dən 265C-ə qədər artırdıqda reaksiyanın sürəti neçə dəfə artar?

- ☒ 9
☐ 18
☐ 81
☐ 3
☐ 27

271 Hansı mineral gübrə tərkibində əsas 2 qida elementi saxlayır?

- ☐ $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$
☐ KCl
☐ $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
☐ NaNO_3
☒ $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$

272 Bitkilərin inkişafı üçün hansı üç qida elementi çoxlu miqdarda lazımdır?

- ☐ N, Fe, K
☐ Mg, Zn, N
☐ P, B, K
☐ Na, P, K
☒ N, P, K

273 Kaliumun hansı birləşməsi gübrə kimi işlədilir?

- ☐ $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COOK}$
☐ CH_3COOK
☐ KOH
☒ KCl
☐ K_2SiO_3

274 1 mol sulfat turşusunu neytrallaşdırmaq üçün neçə mol KOH lazımdır?

- ☒ 2
- ☐ 1
- ☐ 1,5
- ☐ 0,5
- ☐ 3

275 Hansı metalın duru sulfat turşusu ilə reaksiyasından H_2 alınır, lakin bu metal $Cu(NO_3)_2$ məhlulundan misi sıxışdırıb çıxara bilmir?

- ☐ Zn, Hg
- ☐ Fe, Ag
- ☐ Zn, Fe
- ☒ Na, K
- ☐ Na, Fe

276 160 q kükürd ilə maksimum neçə litr flüor reaksiyaya girir?

- ☐ 112
- ☐ 224
- ☐ 672
- ☐ 448
- ☒ 336

277 Hansı sıradakı bütün maddələr qatı sulfat turşusu ilə reaksiyaya girir?

- ☒ Na_2O_2 , Na_2SO_4 , Cu
- ☐ $Mg(HCO_3)_2$, FeO, N_2
- ☐ $NaHCO_3$, C, Si
- ☐ KCl, MgO, CO_2
- ☐ $Ba(NO_3)_2$, $CaSiO_3$

278 Qatı sulfat turşusu ilə hansı qrup metal qızdırıldıqda SO_2 alınır?

- ☐ Ba, Ag
- ☒ Cu, Hg
- ☐ Ca, Al
- ☐ Cu, Sr
- ☐ K, Hg

279 Kristallik kükürd üçün nə xarakterik deyil?

- ☐ asan ərimə
- ☐ suda həll olmamaq qabiliyyəti
- ☐ sarı rəng
- ☒ yüksək elektrik keçiricilik
- ☐ pis istilik keçirmə

280 Kristallik kükürd üçün nə xarakterikdir?

- ☐ çətin əriməsi
- ☐ yaxşı istilik keçirmə
- ☐ yüksək elektrik keçiricilik
- ☐ qara rəng
- ☒ suda həll olmaması

281 Hansı ifadəni kükürdə aid etmək olar? I. qatı HNO_3 ilə reaksiyaya girmir II. sulfat turşusu istehsalında istifadə olunur III. təbiətdə ancaq birləşmə şəklində rast gəlinir

- ☐ I, II
- ☒ yalnız II
- ☐ II, III
- ☐ yalnız III
- ☐ I, II, III

282 Oksigen və kükürd üçün ümumi olan nədir?

- ☒ təbiətdə sərbəst halda tapılmaları
- ☐ aqreqat halı (n.ş.)
- ☐ suda yaxşı həll olmaları
- ☐ qızıl ilə qarşılıqlı təsirdə olması
- ☐ xlorla reaksiyaya girmələri

283 Hansı metalın qatı sulfat turşusu ilə qarşılıqlı təsirindən SO_2 , duru sulfat turşusu ilə isə H_2 alınır? I. Na II. Cu III. Fe IV. Zn

- ☐ II, III, IV
- ☒ III, IV
- ☐ I, III, IV
- ☐ II, III, IV
- ☐ I, IV

284 50 q duz müəyyən temperaturda 500 ml suda həll olaraq doymuş məhlul əmələ gətirir. Həmin temperaturda duzun həllolma əmsalını tapın (Sürət 27.11.2013 11:59:58)

- ☐ 500
- ☐ 250
- ☐ 200
- ☒ 100
- ☐ 50

285 Həllolma əmsalının ölçü vahidini göstərin.

- ☐ mol/l
- ☐ l/kq
- ☒ q/l

- ☐ q/mol
- ☐ kq/mol

286 Temperaturun artması ilə qazların həll olması necə dəyişir?

- ☐ dəyişmir
- ☒ azalır
- ☐ artır, sonra isə azalır
- ☐ azalır, sonra ilə artır
- ☐ artır

287 Normal məhlulun ölçü vahidini göstərin.

- ☐ mol/kq
- ☐ q/mol
- ☐ mol/l
- ☐ q/l
- ☒ q·ekv/l

288 Həllolma haqqında hansı ifadə doğrudur?

- ☐ həllolma yalnız fiziki prosesdir
- ☐ təzyiqin artması ilə qazların həllolması azalır
- ☐ temperaturun artması ilə qazların həllolması yüksəlir
- ☒ həllolma həm fiziki, həm də kimyəvi prosesdir
- ☐ həllolma yalnız kimyəvi prosesdir

289 Hansı üç metal natrium hidroksid məhlulu ilə reaksiyaya girmir?

- ☐ Zn, Be, Mg
- ☐ Zn, Cu, Hg
- ☒ Hg, Cu, Au
- ☐ Mg, Ca, Al
- ☐ Al, Zn, Be

290 20 q kalsium xloridi 180 ml suda həll etdilər. Alınmış məh-lulda kalsium xloridin kütlə payını tapın.

- ☐ 14
- ☐ 18
- ☐ 9
- ☒ 10
- ☐ 11

291 Doymuş məhlulda duzun kütlə payı 20%-dir. 100q suda həll olan məhlulda bu duzun kütləsini hesablayın.

- ☐ 30
- ☐ 35

- ☐ 10
- ☐ 18
- ☒ 25

292 Təzyiqin artması ilə hansı birləşmənin həll olması artır?

- ☐ Na₂O
- ☒ CO₂
- ☐ KCl
- ☐ H₂SO₄
- ☐ NaNO₃

293 Hansı birləşmə suda həll olmur?

- ☐ NaCl
- ☒ CaCO₃
- ☐ Na₂SO₄
- ☐ KNO₃
- ☐ Ca(OH)₂

294 Hansı sıradakı maddələrin temperaturun artması ilə həll olması azalır?

- ☐ KNO₃, O₂, CaCl
- ☐ NaCl, K₂CO₃, NH₃
- ☐ NH₄Cl, K₂SO₄, NaCO₃
- ☐ CO₂, Na₂SO₄, KCl
- ☒ NH₃, CO₂, O₂

295 Temperaturun yüksəlməsi ilə hansı iki maddənin suda həll olması azalır?

- ☐ CO, NaCl
- ☐ C₁₂H₂₂O₁₁, NH₄Cl
- ☐ O₂, NaNO₃
- ☒ NH₃, HCl
- ☐ Na₂CO₃, C₁₂H₂₂O₁₁

296 Elektrolitlərin suda məhlullarının elektrik cərəyanını keçirməsində hansı hissəciklər iştirak edir?

- ☒ kationlar və anionlar
- ☐ yalnız kationlar
- ☐ yalnız elektronlar
- ☐ anionlar və elektronlar
- ☐ kationlar və elektronlar

297 50 q 30%-li natrium xlorid məhlulunu 150 q 10%-li natrium xlorid məhlulu ilə qarışdırdıqda alınan məhlulda duzun kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:57)

- ☐ 10

- ☐ 20
- ☐ 25
- ☐ 30
- ☒ 15

298 Tritium hansı elementin izotopudur?

- ☒ hidrogenin
- ☐ arqonun
- ☐ tellurun
- ☐ heliumun
- ☐ fosforun

299 Deyterium hansı elementin izotopudur?

- ☒ hidrogenin
- ☐ heliumun,
- ☐ qalayın
- ☐ azotun
- ☐ oksigenin

300 Oksigenin aşağıda verilən birləşmələrinin hansında oksidləşmə dərəcəsi valentliyinə bərabər deyil?

- ☒ H_2O_2
- ☐ Na_2O
- ☐ Cu_2O
- ☐ Fe_2O_3
- ☐ CaO

301 Xətti quruluşa malik olan molekulu göstərin?

- ☒ CO_2
- ☐ BH_3
- ☐ NH_4^+
- ☐ CH_4
- ☐ H_2O

302 Natrium-sulfatın suda məhlulunun elektrolizindən hansı məhsullar alınır?

- ☒ H_2 , O_2 , $NaOH$, H_2SO_4
- ☐ $NaOH$, Na , H_2 , O_2
- ☐ H_2SO_4 , Na , O_2 , SO_2
- ☐ SO_2 , O_2 , H_2 , Na
- ☐ Na , SO_2 , O_2 , H_2

303 Mis(II) xloridin suda məhlulunun elektrolizində anodda hansı maddə ayrılır?

- ☐ hidrogen
- ☒ xlor
- ☐ oksigen
- ☐ mis
- ☐ mis (II) oksid

304 Aşağıda göstərilən maddələrdən hansı suda məhlullarında hidrolizə uğrayar?

- ☒ CH_3COONa
- ☐ NaCl
- ☐ NaNO_3
- ☐ BaCl_2
- ☐ Na_2SO_4

305 Valent rabitələri nəzəriyyəsinə görə normal halda kimyəvi elementin valentliyi aşağıda verilənlərdən hansına görə təyin olunur?

- ☒ qoşalaşmamış valent elektronlarının sayı
- ☐ valent təbəqəsində olan elektronların sayı
- ☐ qrupun nömrəsi
- ☐ valent təbəqəsində elektron cütlərinin sayı
- ☐ sərbəst orbitalların sayı

306 Azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyi bərabər olan birləşməni göstərin

- ☒ HNO_2
- ☐ NH_2OH
- ☐ N_2
- ☐ HNO_3
- ☐ N_2H_4

307 HNO_3 molekulunda azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyini göstərin.

- ☒ +5 və 4
- ☐ +1 və 3
- ☐ +4 və 3
- ☐ +5 və 3
- ☐ +3 və 3

308 $\text{K}_3[\text{Cr}(\text{C}_2\text{O}_4)_3]$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- ☒ kalium trioksalatoksromat(III)
- ☐ dəmir(III) trioksalatokalium
- ☐ trioksalatokalium dəmir(III)
- ☐ trioksalatoferrat(III)kalium
- ☐ kalium trioksalatoksrom(III)

309 $K_3[CoF_6]$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- ☒ kalium heksaflüorokobaltat(III)
- ☐ kobalt(III)heksaflüoro kalium
- ☐ kobaltat(III)heksaflüoro kalium
- ☐ heksaflüorokalium kobaltat(III)
- ☐ kalium heksaflüorokobalt(III)

310 $[Pt(NH_3)_4]Cl_2$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- ☒ tetraamminplatin(II) xlorid
- ☐ platin(II) tetraammin xlorid
- ☐ platinat(II) tetraammin xlorid
- ☐ xlorid tetraaminplatinat(II)
- ☐ tetraamminplatinat(II) xlorid

311 $[Co(NH_3)_4Cl_2]Cl$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- ☒ dixlorotetramminkobalt(III) xlorid
- ☐ tetraamminkobalt(III) dixloroxlorid
- ☐ kobalt(III)dixlorotetraammin xlorid
- ☐ kobaltat(III) dixlorotetrammin xlorid
- ☐ dixlorotetramminakobaltat(III) xlorid

312 $[Ag(NH_3)_2]Cl$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- ☒ diammingümüş(I) xlorid
- ☐ diamminargentat(I) xlorid
- ☐ xlorodiamminargentat(I)
- ☐ argentat(I)diammin xlorid
- ☐ xlorodiammin gümüş(I)

313 $Na_3[Cr(CN)_6]$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- ☒ natrium heksasianoxromat(III)
- ☐ natrium heksasianoxrom(III)
- ☐ xrom(III)heksasiano natrium
- ☐ heksasianonatriumxromat(III)
- ☐ [natrium xrom(III)heksasiano

314 Həllolma əmsalı 500 q / l olan duz məhlulunun 300 qramında neçə qram duz olar?

- ☐ 80
- ☐ 250
- ☐ 200
- ☐ 150
- ☒ 100

315 660 q suya 224 l H_2S əlavə etdikdə neçə faizli turşu məhlulu alınar? ($\text{MnH}_2\text{S}=3\text{H}$)

- ☐ 25
- ☒ 34
- ☐ 30
- ☐ 17
- ☐ 20

316 2,24 l NH_3 (n.ş-də) suda həll edilərək 500 ml məhlul hazırlanır. Alınan məhlulun molyar qabılığını hesablayın.

- ☐ 0,5
- ☐ 0,1
- ☒ 0,2
- ☐ 0,4
- ☐ 0,25

317 600 q 40%-li Na_2SO_4 məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıldıqda Na_2SO_4 -ün kütlə payını müəyyən edin.

- ☐ 25
- ☐ 10
- ☒ 30
- ☐ 20
- ☐ 40

318 $\text{KOH}:\text{H}_2\text{O}=0,5:4$ mol nisbətində olan məhlulda qələvinin kütlə payını tapın. $\text{Mr}(\text{KOH})=56$

- ☐ 34
- ☐ 14
- ☒ 28
- ☐ 32
- ☐ 7

319 Temperaturun artması ilə hansı sıradakı bütün maddələrin həll olması artır?

- ☐ FeCl_3 , $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, NO_2
- ☐ C_2H_6 , NaOH , $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- ☐ SO_3 , NO_2 , P_2O_5
- ☒ KNO_3 , KClO_4 , Na_2CO_3
- ☐ CH_4 , N_2 , H_2

320 300q 20%-li məhlul hazırlamaq üçün neçə qram 30%-li məhlul lazımdır?

- ☐ 500
- ☐ 100
- ☒ 200
- ☐ 400
- ☐ 300

321 Həllolma əmsalı 1000 q/l olan doymuş məhlulda duzun kütlə payını təyin edin.

- ☐ 64
- ☐ 10
- ☐ 25
- ☐ 40
- ☒ 50

322 300 q doymuş məhlulda 50 q duz vardır. Duzun həllolma əmsalını təyin edin.

- ☐ 250
- ☐ 50
- ☐ 100
- ☐ 150
- ☒ 200

323 800 q 20%-li natrium hidroksidi neytrallaşdırmaq üçün neçə qram sulfat turşusu lazımdır?

- ☐ 19,6
- ☐ 98
- ☒ 196
- ☐ 49
- ☐ 9,8

324 90 q xörək duzu məhluluna neçə qram su əlavə etmək lazımdır ki, 18%-li məhsulu alınsın?

- ☐ 450
- ☐ 500
- ☐ 200
- ☒ 410
- ☐ 162

325 Müəyyən temperaturda 550 q doymuş məhlulda 50 q duz vardır. Həmin temperaturda duzun həllolma əmsalını tapın.

- ☐ 300
- ☐ 50
- ☒ 100
- ☐ 150
- ☐ 250

326 40 q xörək duzunu 160 q suda həll etdilər. Məhlulda xörək duzunun kütlə payını tapın.

- ☐ 15
- ☐ 25
- ☐ 5
- ☐ 10

☒ 20

327 100 q 10%-li və 400 q 20%-li məhlul ilə quraşdırılır. Həll olan maddənin kütlə payını %-lə tapın.

- ☒ 18
☐ 26
☐ 30
☐ 22
☐ 14

328 5 q şəkəri 15 q suda həll etdikdə alınan məhlulda şəkərin kütlə payını tapın.

- ☒ 25
☐ 30
☐ 20
☐ 10
☐ 15

329 Dissosiasiya dərəcəsi 40% olan elektrolitin 500 molekulundan neçəsi dissosiasiya edib?

- ☐ 100
☐ 250
☐ 300
☐ 400
☒ 200

330 . Hansı duzun hidrolizindən turş duz alınar? I. CaCl_2 II. NaNO_3 III. K_2S

- ☐ yalnız I
☐ I,III
☐ I,II
☒ yalnız III
☐ yalnız II

331 555 q 20% -li CaCl_2 məhlulunu tam elektroniz etdikdə elektrodlarda neçə (n.ş-də) l qaz ayrılır Mh (CaCl_2)=

- ☐ 22,4
☒ 44,8
☐ 89,6
☐ 33,6
☐ 11,2

332 Natrium –hidrokarbonat məhlulunu qızdırdıqda mühit necə dəyişər?

- ☒ mühitin qələviliyi artır
☐ neytral mühit yaranar
☐ mühitin turşuluğu artır

- ☐ mühitin qələviliyi azalar
- ☐ mühitin qələviliyi dəyişməz

333 Natrium –sulfidin Na_2S hidrolizinin sürətini azaltmaq üçün onun məhluluna hansı maddə əlavə edilməlidir?

- ☐ H_2SO_4
- ☐ HCl
- ☐ Na_2SO_4
- ☐ SO_2
- ☒ NaOH

334 Molekulların davamlılığının ardıcıl azalmasına dair verilən sxemlərdən hansı doğrudur?

- ☐ $\text{O}_2 \rightarrow \text{N}_2 \rightarrow \text{F}_2$
- ☐ $\text{N}_2 \rightarrow \text{F}_2 \rightarrow \text{O}_2$
- ☐ $\text{O}_2 \rightarrow \text{F}_2 \rightarrow \text{N}_2$
- ☐ $\text{F}_2 \rightarrow \text{N}_2 \rightarrow \text{O}_2$
- ☒ $\text{N}_2 \rightarrow \text{O}_2 \rightarrow \text{F}_2$

335 K_2S -in suda məhlulu üçün düzgün ifadə: I. elektrik keçirir II. qələvi mühit yaradır III. turş mühit yaradır

- ☒ I, II
- ☐ yalnız I
- ☐ I, III
- ☐ II, III
- ☐ yalnız III

336 Hansı reaksiya sulu məhlulda axıra qədər getmir?

- ☐ $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow$
- ☐ $\text{KOH} + \text{FeCl}_3 \rightarrow$
- ☒ $\text{CuSO}_4 + \text{NaNO}_3 \rightarrow$
- ☐ $\text{CuO} + \text{HCl} \rightarrow$
- ☐ $\text{CuSO}_4 + \text{Na}_2\text{S} \rightarrow$

337 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

- ☐ Ca^{+2} və CO_3^{-2}
- ☐ Na^{+} və $\text{CH}_3\text{COO}^{-}$
- ☐ Ag^{+} və Cl^{-}
- ☒ Ag^{+} və I^{-}
- ☐ Ba^{+2} və CO_3^{-2}

338 Hansı elektrolitlər mərhələli dissosiasiya edir? I. $\text{Ca}(\text{OH})_2$ II. NaHSO_4 III. $\text{Mg}(\text{OH})\text{Cl}$ IV. AlCl_3

- ☐ I, IV
- ☐ II, III, IV

- ☐ yalnız I
- ☐ II, IV
- ☒ I, II, III

339 Bərabər mol miqdarında götürülmüş hansı elektrolitin suda məhlulunda daha çox ion olar (bütün elektrolitlər üçün $\alpha=100\%$ qəbul etməli)?

- ☐ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- ☐ CaCl_2
- ☐ $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- ☒ $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
- ☐ $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$

340 1 mol AlCl_3 suda həll olduqda məhlulda cəmi neçə ion əmələ gəlir (dissosiasiya dərəcəsi $\alpha=100\%$)?

- ☐ $24,08 \cdot 10^{24}$
- ☐ $12,04 \cdot 10^{23}$
- ☒ $24,08 \cdot 10^{23}$
- ☐ $6,02 \cdot 10^{23}$
- ☐ $3,01 \cdot 10^{23}$

341 Hansı maddəni suda həll etdikdə məhlulda qələvi mühit yaranır?

- ☐ H_2S
- ☐ NO_2
- ☒ NH_3
- ☐ CO_2
- ☐ SO_2

342 Yalnız zəif elektrolitlərdən ibarət sıranı göstərin.

- ☒ $\text{H}_3\text{BO}_3, \text{H}_2\text{CO}_3$
- ☐ $\text{H}_2\text{SO}_4, \text{NaCl}$
- ☐ $\text{H}_2\text{O}, \text{HCl}$
- ☐ $\text{NaOH}, \text{Cu}(\text{OH})_2$
- ☐ $\text{K}_2\text{SO}_4, \text{NaCl}$

343 Mənfi yüklü ionları göstərin. I. dihidroortofosfat II. ammonium III. sulfat

- ☐ yalnız I
- ☐ I, II
- ☒ I, III
- ☐ yalnız II
- ☐ II, III

344 Hansı ifadə doğru deyil?

- ☐ ionlar quruluşuna və xassələrinə görə atomlardan fərqlənir

- ☐ məhlulların elektrik keçiriciliyi məhluldakı ionların sayından asılıdır
- ☒ əsasi duzlar birbaşa dissosiasiya edir
- ☐ dissosiasiya zamanı həm H^+ , həm də OH^- ionlarını verən elektrolitlərə amfoter hidrosidlər deyilir
- ☐ normal duzlar birbaşa (pilləsiz) dissosiasiya edir

345 $CuCl_2$ -nin suda məhlulu üçün düzgün ifadə hansıdır? I. elektrik keçirir II. qələvi mühiti yaradır III. turş mühit yaradır

- ☐ I, II
- ☐ yalnız III
- ☐ yalnız I
- ☒ I, III
- ☐ II, III

346 natrium-asetat duzunun hidrolizini zəiflətmək üçün məhlula hansı maddə əlavə olunur?

- ☒ NaOH
- ☐ HCl
- ☐ HNO_3
- ☐ H_2O
- ☐ H_2SO_4

347 $Ca + HNO_3 \rightarrow Ca(NO_3)_2 + N_2O + H_2O$ Reaksiya tenliyində oksidləşdiricinin əmsalını müəyyən edin.

- ☐ 1
- ☐ 2
- ☐ 8
- ☒ 10
- ☐ 4

348 Xlorid turşusunun dissosiasiya dərəcəsi 60% -dir. Bu məhlulda hər 3000 molekuldan neçəsi dissosiasiya etmişdir?

- ☐ 1200
- ☐ 1000
- ☐ 1600
- ☐ 1500
- ☒ 1800

349 $BaCl_2$ məhluluna artıq miqdarda K_2SO_4 əlavə etdikdə məhlulda hansı ionlar qalmaz?

- ☐ yalnız Ba^{2+}
- ☐ yalnız SO_4^{2-}
- ☐ yalnız K^+
- ☐ yalnız Cl^-
- ☒ Ba^{+2} və SO_4^{2-}

350 Hansı duz hidroliz etmir? I. K_2CO_3 II. $AgCl$ III. KCl IV. $AgNO_3$

- ☐ I,II
- ☐ III,IV
- ☐ yalnız III
- ☐ II,IV
- ☒ II,III

351 Hansı sıradakı duzlar hidrolizə uğrayır?

- ☐ $AgCl$, $AgBr$
- ☒ Na_2CO_3 , $CuCl_2$
- ☐ $CaCO_3$, $MgCO_3$
- ☐ $BaCO_3$, $Ca_3(PO_4)_2$
- ☐ AgI , $AgSO_4$

352 Hansı sırada olan hər iki duzu suda həll etdikdə turş mühit yaranır?

- ☐ $AlCl_3$, Al_2S_3
- ☒ $Al(NO_3)_3$, $ZnCl_2$
- ☐ Na_3PO_4 , $FeCl_3$
- ☐ $Fe_2(SO_4)_3$, $(NH_4)_2CO_3$
- ☐ $CaCl_2$, $Ca(NO_3)_2$

353 Hansı duzun hidrolizindən əsasi duz alınır?

- ☐ Na_3PO_4
- ☐ K_2SO_4
- ☐ $(NH_4)_2SO_4$
- ☒ $CuCl_2$
- ☐ Na_2CO_3

354 Hansı duzu suda həll etdikdə turş mühit yaranır?

- ☒ NH_4Cl
- ☐ KNO_3
- ☐ $NaCl$
- ☐ K_2SO_4
- ☐ Na_2CO_3

355 Hansı duz suda pis həll olur?

- ☐ $CaSO_4$
- ☐ $ZnSO_4$
- ☒ $CuSO_4$
- ☐ $FeSO_4$
- ☐ $MgSO_4$

356 Hansı maddəni suda həll etdikdə qələvi mühit yaranar?

- ☐ CuSO₄
- ☐ HClO₄
- ☐ LiCl
- ☐ BaSO₄
- ☒ K₂CO₃

357 Hidroliz etməyən maddəni göstərin.

- ☐ K₂CO₃
- ☒ KBr
- ☐ CuSO₄
- ☐ FeCl₃
- ☐ (NH₄)₂SO₄

358 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

- ☐ KMnO₄
- ☐ Cu(NO₃)₂
- ☒ NaHCO₃
- ☐ NH₄NO₃
- ☐ KClO₃

359 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

- ☐ C
- ☐ Cu⁺
- ☐ Fe⁺²
- ☒ S⁻²
- ☐ Cl₂

360 $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow \text{sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsalı neçədir?}$

- ☐ 6
- ☒ 2
- ☐ 3
- ☐ 1
- ☐ 4

361 Qısa ion tənliyi $\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O}$ olan reaksiyanı göstərin.

- ☐ $\text{Al(OH)}_3 + \text{HCl} \rightarrow$
- ☒ $\text{Ca(OH)}_2 + \text{HCl} \rightarrow$
- ☐ $\text{Cu} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- ☐ $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$
- ☐ $\text{Al(OH)}_3 + \text{NaOH} \rightarrow$

362 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

- ☐ Ag^+ və Cl^-
- ☐ Na^+ və CH_3COO^-
- ☐ Na^+ və CH_3COO^-
- ☐ Ca^{+2} və CO_3^{-2}
- ☐ Ba^{+2} və CO_3^{-2}
- ☒ Ag^+ və I^-

363 Hansı qrupda olan duzlar hidrolizə uğramır?

- ☐ Al_2S_3 , AlCl_3 , $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- ☐ Na_2CO_3 , CH_3COONa , Na_2SO_4
- ☐ KCl , K_2CO_3 , K_3PO_4
- ☒ NaNO_3 , NaCl , Na_2SO_4
- ☐ NaNO_3 , NaSO_3 , Na_2S

364 Natrium-xloridin suda məhlulunun 200 qramını buxarlandırıqda 16 qram duz alınmışdır. Məhlulda həll olan maddənin kütlə payını (%-lə) müəyyən edin.

- ☒ 8
- ☐ 12
- ☐ 4
- ☐ 32
- ☐ 16

365 Təzyiqin artırılması qazların həll olmasını necə dəyişir?

- ☒ artırır
- ☐ artırır, sonra isə azaldır
- ☐ azaldır, sonra isə artırır
- ☐ dəyişmir
- ☐ azaldır

366 Temperaturun artırılması qazların həll olmasını necə dəyişir?

- ☐ azaldır, sonra isə artırır
- ☐ artırır, sonra azaldır
- ☐ artır
- ☐ dəyişmir
- ☒ azaldır

367 Hansı ifadə doğrudur?

- ☒ həllolma həm fiziki, həm də kimyəvi prosesdir
- ☐ qazların suda həll olması temperatur artdıqda artır
- ☐ həlloma yalnız kimyəvi prosesdir

- ☐ həllolma yalnız fiziki prosesdir
- ☐ qazların suda həll olması təzyiq artdıqda azalır

368 393 q NaCl məhlulunun elektrolizi zamanı (n.ş –də) 44,8 l qaz ayrılmışdır. Alınan məhlulda NaOH –ın kütlə payını (% -lə) hesablayın. (Mr NaOH=40)

- ☐ 20
- ☐ 25
- ☒ 50
- ☐ 40
- ☐ 30

369 $\text{Cu} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$ Oksidləşmə reduksiya reaksiyasında reduksiyaediciyin əmsalını tapın.

- ☐ 6
- ☐ 8
- ☐ 2
- ☒ 3
- ☐ 4

370 $\text{Br}_2 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaBr} + \text{NaBrO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ tənliyi üzrə 6 mol brom reaksiyaya girir. I. oksidləşən II. reduksiya olunar brom atomlarının sayını müəyyən edin. (Na-avoqadro ədədidir) I II

- ☒ Na 5Na
- ☐ 10 Na 2Na
- ☐ 2Na 10Na
- ☐ Na Na
- ☐ 5Na Na

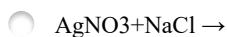
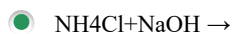
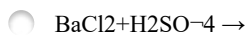
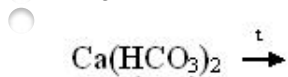
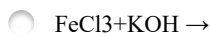
371 $\text{P} + \text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{NO}$ Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdirici və reduksiyaediciyin əmsalları cəmini müəyyən edin.

- ☒ 8
- ☐ 2
- ☐ 6
- ☐ 5
- ☐ 4

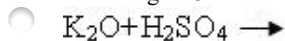
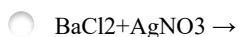
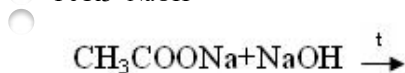
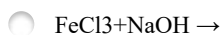
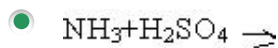
372 $\text{Cu} + 4\text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{NO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ Reaksiya tənliyinə əsasən (n.ş. –də) 8,96 l qaz alınarsa neçə mol oksidləşdirici reduksiya olunar?

- ☒ 6
- ☐ 6
- ☐ 0,2
- ☐ 1
- ☐ 2

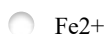
373 Hansı reaksiyada çöküntü alınmır?



374 Hansı reaksiyada alınan normal duzun suda həll olma-sından turş mühit yaranır?



375 Hansı ion yalnız oksidləşdiricidir?



376 $4\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + 3\text{KClO}_4$ reaksiyasında xlorun neçə faizi rediksiya olunmuşdur?

☒ 25

☐ 20

☐ 80

☐ 75

☐ 50

377 Hansı duzun elektroliz tənliyi suyun elektroliz tənliyi ilə eynidir? I. CuSO_4 II. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ III. CuCl_2 IV. CaF_2

☐ I,III

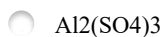
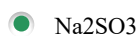
☐ yalnız II

☐ III,IV

☐ I,II

☒ II,IV

378 Hansı duzun suda məhlulunda fenolftaleunun rəngi dəyişir?



379 Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.

- ☐ $\text{Cu(OH)}_2 \xrightarrow{t} \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$
- ☐ $\text{MgO} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ☐ $\text{SO}_3 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaHSO}_3$
- ☒ $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{t} \text{CaO} + \text{CO}_2$
- ☒ $2\text{KClO}_3 \xrightarrow{t} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$

380 Həm birləşmə, həm də oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.

- ☐ $\text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
- ☐ $\text{K} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- ☐ $\text{Cu} + \text{HNO}_3 \longrightarrow$
- ☒ $\text{Fe(OH)}_2 + \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
- ☐ $\text{CaCO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$

381 $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$ sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsalı neçədir?

- ☐ 6
- ☒ 2
- ☐ 3
- ☐ 1
- ☐ 4

382 Yalnız reduksiyaediciyi göstərin.

- ☐ Fe^{+2}
- ☐ Cu^+
- ☐ C
- ☐ Cl_2
- ☒ S^{-2}

383 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

- ☐ KMnO_4
- ☒ NaHCO_3
- ☐ NH_4NO_3
- ☐ KClO_3
- ☐ $\text{Cu(NO}_3)_2$

384 karbon hansı elementlərlə reaksiyaya daxil olur? I Cl_2 , II Br_2 , III F_2 , IV J_2 , V N_2 .

- ☐ I, III
- ☒ III, V
- ☐ yalnız III

- ☐ ii,iv
- ☐ ii,iii,iv

385 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

- ☐ Fe^{+2}
- ☐ C
- ☐ Cl_2
- ☒ S^{-2}
- ☐ Cu^{+}

386 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

- ☐ KMnO_4
- ☐ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- ☒ NaHCO_3
- ☐ NH_4NO_3
- ☐ KClO_3

387 karbon hansı elementlərlə reaksiyaya daxil olur? I Cl_2 , II Br_2 , III F_2 , IV J_2 , V N_2 .

- ☐ I,III
- ☒ III,V
- ☐ yalnız III
- ☐ II,IV
- ☐ II,III,IV

388 $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$ sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsalı neçədir?

- ☐ 3
- ☒ 2
- ☐ 6
- ☐ 4
- ☐ 1

389 Həm birləşmə, həm də oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.

- ☐ $\text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
- ☐ $\text{Cu} + \text{HNO}_3 \longrightarrow$
- ☒ $\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
- ☐ $\text{CaCO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
- ☐ $\text{K} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$

390 Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.

- ☐ $\text{MgO} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ☒

- ☐ $2\text{KClO}_3 \xrightarrow{t} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$
- ☐ $\text{Cu}(\text{OH})_2 \xrightarrow{t} \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$
- ☐ $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{t} \text{CaO} + \text{CO}_2$
- ☐ $\text{SO}_3 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaHSO}_3$

391 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?

- ☐ KCN
- ☐ Na_2SO_4
- ☐ CuCl_2
- ☒ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- ☐ KNO_3

392 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?

- ☒ CuSO_4
- ☐ NaNO_3
- ☐ K_2SO_4
- ☐ NaCl
- ☐ CuCl_2

393 K_2SO_4 və MgCl_2 duzlarının məhlullarının elektrolizi zamanı katodda hansı maddə ayrılır?

- ☐ K və Mg
- ☐ H_2 və Mg
- ☐ Mg
- ☐ K
- ☒ H_2

394 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı anodda oksigen ayrılır?

- ☐ KCl
- ☐ NaBr
- ☒ CuSO_4
- ☐ Na_2S
- ☐ KCl

395 Hansı sıradakı duz məhlullarının elektrolizi zamanı katodda yalnız metal ayrılır?

- ☐ AlCl_3 , KNO_3
- ☐ ZnCl_2 , $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- ☒ $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$, CuCl_2
- ☐ Na_3PO_4
- ☐ $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

396 Hansı duz məhlulunun elektrolizi zamanı katodda hidrogen ayrılır?

- ☐ NaCl
- ☐ KNO₃
- ☒ CuSO₄
- ☐ Ba(NO₃)₂
- ☐ CaCl₂

397 Hansı iki duzun məhlullarının elektrolizi zamanı katodda yalnız hidrogen ayrılır?

- ☐ CuSO₄, Al(NO₃)₃
- ☒ Na₂S, Ca(NO₃)₂
- ☐ NaNO₃, CuCl₂
- ☐ K₂SO₄, Hg(NO₃)₂
- ☐ AgNO₃, CaCl₂

398 Hansı qrup maddələr sənayedə elektroliz üsulu ilə alınır?

- ☒ Na, Ca, Cl₂
- ☐ Na, P, S
- ☐ K, Si, C
- ☐ Cl₂, N₂, Fe
- ☐ P, Al, N₂

399 Kalium sulfid məhlulunun elektrolizi zamanı anodda hansı maddə ayrılır?

- ☐ O₂
- ☐ H₂S
- ☐ SO₂
- ☒ S
- ☐ H₂

400 KCl-in doymuş məhlulunun elektrolizi zamanı katodda 5,6l hidrogen ayrılmışdır. Anodda hansı qaz və hansı həcmdə ayrılmışdır?

- ☐ 5,6 l HCl
- ☒ 5,6 l Cl₂
- ☐ 2,8 l Cl₂
- ☐ 5,6 l O₂
- ☐ 11,2 l Cl₂

401 Mis 2-xlorid məhlulunun elektrolizi zamanı anodda 5,6 l xlor ayrılmışdır. Katodda hansı maddə və nə qədər alınmışdır?

- ☐ 14 q, H₂
- ☐ 8 q, Cu
- ☒ 16 q, Cu
- ☐ 10 q, H₂–
- ☐ 12 q, Cu

402 Na_2SO_4 və KNO_3 məhlullarının elektrolizi zamanı elektrod-larda hansı maddələr alınır?

- ☐ SO_2 , Na, K
- ☐ H_2 , NO_2
- ☐ Na, K, H_2
- ☐ Na, O_2 , SO_2
- ☒ H_2 , O_2

403 Neçə qram kalsiumun sulfat turşusu ilə reaksiyasından 5,6 l hidrogen qazı (n.ş –də) ayrılır?

- ☐ 5
- ☐ 25
- ☐ 40
- ☐ 20
- ☒ 10

404 Cu, Zn, Be, Al və Fe metalları qarışığına KOH məhlulu ilə təsir edib qızdırdıqda hansı metallar məhlula keçər?

- ☐ Cu,Zu,Al
- ☐ Cu,Cr,Al
- ☒ Zn,Be,Al
- ☐ Fe,Mg,Al
- ☐ Fe,Cr,Al

405 Dəmir lövhəni X Cl duzunun sulu məhluluna saldıqda dəmirin kütləsi artır, Y Cl_2 məhluluna metallarını müəyyən edin. x y

- ☒ Cu, Zn
- ☐ Ni, Cu
- ☐ Mg, Ni
- ☐ Ca, Zn
- ☐ Cr, Cu

406 Hansı iki duzun məhlullarının elektrolizi zamanı elektrod-larda hidrogen və oksigen ayrılır?

- ☐ CuSO_4 , Na_3PO_4
- ☒ $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, K_2SO_4
- ☐ K_2SO_4 , $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$
- ☐ Na_2CO_3 , AuCl_3
- ☐ $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, AgNO_3

407 Hansı metalın duru nitrat turşusu ilə reaksiyası zamanı N^{+5} ---- N^{+2} reduksiya prosesi baş verir?

- ☐ Al
- ☐ Zn
- ☒ Cu
- ☐ Na

☐ Fe

408 Natrium-perxloratın formulunu göstərin.

- ☐ NaCl
- ☐ NaClO
- ☐ NaClO₂
- ☒ NaClO₄
- ☐ NaClO₃

409 Hansı duzun adı düzgün deyil?

- ☐ NaMnO₄ – natrium permanqanat
- ☐ NaHS – natrium hidrosulfid
- ☒ NaHSO₃ – natrium hidrosulfat
- ☐ NaPO₃ – natrium metafosfat
- ☐ Na₂MnO₄ – natrium manqanat

410 Göstərilən duzların hansının termiki parçalanması nəticəsində eyni vaxtda əsasi və turşu oksidləri əmələ gəlir?

- ☒ CaCO₃
- ☐ NH₄NO₃
- ☐ NaNO₃
- ☐ AgNO₃
- ☐ KClO₃

411 28 q KOH ilə H₂SO₄-ün qarşılıqlı təsirində neçə qram K₂SO₄ alınar? Mr(KOH)=56, Mr(K₂SO₄)=174

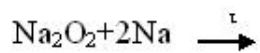
- ☒ 43,5
- ☐ 46,2
- ☐ 32
- ☐ 26
- ☐ 38,4

412 250 q 15% məhlul hazırlamaq üçün nə qədər xörək duzu götürmək lazımdır?

- ☐ 35,5 q
- ☒ 37,5 q
- ☐ 31,3 q
- ☐ 28 q
- ☐ 40 q

413 Bu reaksiyaların hansının köməyi ilə natrium-oksidi almaq olar?

- ☐ $4\text{Na} + \text{O}_2 \rightarrow$
- ☐ $\text{NaNO}_3 \xrightarrow{t}$
- ☒



- ☐ $2\text{NaOH} + \text{Zn} \rightarrow$
- ☐ $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$

414 Qələvi metalların ümumi elektron formulu göstərin?

- ☐ $\dots \text{nd}^{10} \text{ns}^2$
- ☐ $\dots \text{ns}^2 \text{np}^2$
- ☒ $\dots \text{ns}^1$
- ☐ $\dots \text{ns}^2$
- ☐ $\dots \text{ns}^2 \text{np}^1$

415 CuSO_4 məhluluna salınmış dəmir lövhənin kütləsi 8q artır. Neçə qram Cu reduksiya olunur?

- ☒ 64
- ☐ 48
- ☐ 56
- ☐ 28
- ☐ 32

416 Hansı formul doğru deyil?

- ☐ $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$
- ☐ NH_4HSO_4
- ☐ NaH_3PO_4
- ☒ $\text{Na}(\text{OH})\text{Cl}$
- ☐ Na_2HPO_4

417 Natrium-xloratın formulu göstərin.

- ☐ NaCl
- ☐ NaClO_4
- ☒ NaClO_3
- ☐ NaClO_2
- ☐ NaClO

418 Hansı sıradakı bütün elementlər sabit valentlidirlər?

- ☐ P, K
- ☐ F, Cl
- ☐ Cu, Zn
- ☐ Fe, H
- ☒ Na, Ba

419 Hansı oksid qələvilərlə reaksiyaya girmir?

- ☐ CO₂
- ☐ SO₃
- ☒ Na₂O
- ☐ SO₂
- ☐ N₂O₅→

420 Hansı maddənin adı düzgün göstərilməmişdir?

- ☐ Na₂O₂ – natrium-peroksid
- ☐ KNH₂ – kalium amid
- ☐ CH₃CH₂OK – kalium etilat
- ☐ Li₂O – litium-oksidi
- ☒ KO₂ – kalium-oksidi

421 Əvvəllər sulfat turşusunu hansı maddələrin közərdilməsindən alırdılar I. sulfatların (kuposların) II. sulfidlərin III. sulfidlərin

- ☐ I, II
- ☒ yalnız I
- ☐ II, III
- ☐ I, II, III
- ☐ I, III

422 Kükürdün tətbiq sahələrini göstərin I. kənd təsərrüfatı II. kauçukun alınması III. kibrik istehsalı IV. tibb V. sulfat turşusunun alınması

- ☒ II, III, IV, V
- ☐ I-V
- ☐ yalnız I
- ☐ yalnız I, II, III
- ☐ I, III, IV, V

423 Verilmiş elementlərdən hansılarla birləşdikdə kükürd reduksiyaedici xassə göstərir

- ☒ Cl, F
- ☐ H, Al
- ☐ P, Si
- ☐ Si, H
- ☐ Si, Al

424 Flotasiya üsulunda kükürd və onun bir çox təbii birləşmələrinin hansı ümumi xassəsindən istifadə edilir

- ☒ xırdalanmış halda suda islanmamasından
- ☐ suda həll olmasından
- ☐ “boş süxur”dan ağır olmasından
- ☐ “boş süxur”dan yüngül olmasından
- ☐ asan əriməsindən

425 Hansı kimyəvi formula düzdür?

- ☐ $\text{Ca}(\text{CO}_3)_2$
☐ CaH_2PO_4
☐ CaHSO_4
☒ CaHPO_4
☐ CaHCO_3

426 CaCO_3 – nəyin əsas tərkib hissəsidir? I. əhəng daşı II. sönmüş əhəng III. təbaşir IV. gips

- ☒ I, III
☐ II, IV
☐ I, II
☐ II, III
☐ III, IV

427 Suda hansı ionlar codluq yaradır?

- ☐ NH_4^+ , Na^+
☐ Mg^{+2} , K^+
☒ Ca^{+2} , Mg^{+2}
☐ Ca^{+2} , Na^+
☐ K^+ , Na^+

428 Sənayedə CaO -di hansı birləşmədən alırlar?

- ☐ CaSO_4
☐ $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
☐ $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
☒ CaCO_3
☐ CaSiO_3

429 Hansı duz suya müvəqqəti codluq verir?

- ☐ CaSO_4
☐ NaHCO_3
☒ $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$
☐ MgSO_4
☐ MgCl_2

430 S-elementlərin sırasını göstərin.

- ☐ Zn, Al, Fe
☐ Si, P, O
☐ H, N, Cl
☐ Na, Al, Ba
☒ H, K, Ca

431 Aşağıda verilən birləşələrinin hansında azotun oksidləşmə dərəcəsi valentliyinə bərabər deyil?

- ☒ HNO₃
- ☐ NF₃
- ☐ NCl₃
- ☐ NH₃
- ☐ HNO₂

432 Hansı reaksiyanın köməyi ilə daimi codluğu aradan qaldırmaq olar?

- ☐ $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 \xrightarrow{+} \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
- ☐ $\text{MgSO}_4 + \text{BaCl}_2 \longrightarrow \text{BaSO}_4 + \text{MgCl}_2$
- ☐ $\text{CaCl}_2 + 2\text{AgNO}_3 \longrightarrow \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{AgCl}$
- ☐ $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 \longrightarrow 2\text{CaCO}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$
- ☒ $\text{CaSO}_4 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \longrightarrow \text{CaCO}_3 + \text{Na}_2\text{SO}_4$

433 Hansı reaksiyadan sönmüş əhəng alınır?

- ☐ $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
- ☐ $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{+}$
- ☐ $2\text{Ca} + \text{O}_2 \longrightarrow$
- ☐ $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{-}$
- ☒ $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$

434 Müvəqqəti codluğu aradan qaldırmaq üçün hansı üsuldən istifadə edilir?

- ☐ xlorlaşdırmaqla
- ☐ MgSO₄ əlavə etməklə
- ☐ filtr kağızından suyu buraxmaqla
- ☐ Ca(HCO₃)₂ əlavə etməklə
- ☒ Na₂CO₃ əlavə etməklə

435 Kükürd atomunun mənfi oksidləşmə dərəcəsi maksimum hansı qiyməti ala bilər.

- ☐ -4
- ☐ -1
- ☐ -3
- ☐ -6
- ☒ -2

436 Azot atomunun mənfi oksidləşmə dərəcəsi maksimum hansı qiyməti ala bilər.

- ☒ -3
- ☐ -1
- ☐ -5
- ☐ -2
- ☐ -4

437 Aşağıda verilən birləşələrinin hansında azotun oksidləşmə dərəcəsi -1-ə bərabərdir?

- ☒ NH_2OH
- ☐ HNO_2
- ☐ NF_3
- ☐ KNO_2
- ☐ NH_3

438 Rezerford modelində elektronların atomda yeri necə xarakterizə olunmuşdur?

- ☐ atomda elektronlar nizamsız düzülmüşlər
- ☐ atomda elektronlar ellepsə bənzər orbitlər üzrə hərəkət edir
- ☒ atomda elektronlar nüvə ətrafında dairəvi orbitlər üzrə hərəkət edir
- ☐ atomun nüvəsində müsbət və mənfi yüklər bərabər paylanmışlar
- ☐ atomda elektronlar nüvənin ətrafında bir dairəvi orbitdə toplanmışlar

439 Rezerford atomun kütləsinə dair hansı müddəanı təklif etmişdir?

- ☒ Atomun kütləsinin əsas hissəsi nüvədə toplanmışdır
- ☐ Müsbət yüklərin sayı atomun kütləsinə təsir etmir
- ☐ Atomun kütləsi müsbət və mənfi yüklərdən eyni dərəcədə asılıdır
- ☐ Atomun kütləsi müsbət və mənfi yüklərin sayından asılıdır
- ☐ Nüvədə atomun kütləsinin yarısı toplanmışdır

440 Zəif elektrolitlərin yerləşdiyi sıranı göstərin.

- ☒ NH_4OH , CH_3COOH , H_3BO_3
- ☐ CH_3COOH , H_3BO_3 , CaCl_2
- ☐ NH_4OH , CH_3COOH , KNO_3 ,
- ☐ CaCl_2 , HNO_3 , H_3BO_3
- ☐ KNO_3 , CaCl_2 , HNO_3

441 Şüalanmanın kvant nəzəriyyəsinin riyazi ifadəsini göstərin.

- ☐ $E = E_p + E_k$
- ☐ $n\lambda = 2\pi r$
- ☒ $\Delta E = E_y - E_a = h\nu$
- ☐ $E = mc^2$
- ☐ $n + l$

442 Təzyiq azalarsa $4\text{Fe}(\text{b}) + 3\text{O}_2(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{Fe}_2\text{O}_3(\text{b})$ sistemində tarazlıq hansı istiqamətə yerini dəyişər?

- ☐ reaksiyanın sürəti azalar
- ☐ reaksiyanın sürəti artar
- ☒ tərsinə reaksiya istiqamətinə
- ☐ düzünə reaksiya istiqamətinə
- ☐ yerini dəyişməz

443 kimyəvi elementlərin atomlarının dövri dəyişən xassəsini göstərin.

- ☐ oksidləşmə-reduksiya potensialı
- ☐ elektrik keçiriciliyi
- ☒ oksidləşmə dərəcəsi
- ☐ bərklik
- ☐ istilik keçiriciliyi

444 Aşağıda verilən birləşələrinin hansında azotun oksidləşmə dərəcəsi +3-ə bərabərdir?

- ☒ NF₃
- ☐ NH₂OH
- ☐ NH₄NO₃
- ☐ HNO₃
- ☐ NCl₃

445 Hansı sırada yalnız müvafiq olaraq s-s və s-p orbitallarının qapanmasından əmələ gələn molekullar verilmişdir?

- ☒ H₂ və HCl
- ☐ O₂ və CH₄
- ☐ O₂ və CO₂
- ☐ Cl₂ və NH₃
- ☐ S₈ və CO₂

446 Hidrogen atomunda elektronun nüvə ilə rabitə enerjisi hansı halda maksimum olar?

- ☒ n = 1
- ☐ n = 2
- ☐ n = 3
- ☐ n = 4
- ☐ n = ∞

447 Nils Borun kvant nəzəriyyəsinə əsaslanaraq irəli sürdüyü müddəanı göstərin.

- ☒ elektronun çevrə boyunca hərəkət miqdarı momenti fasiləsiz deyil, sıçrayışla dəyişir
- ☐ atomda elektronlar ellepsəbənzər orbitlər üzrə hərəkət edir
- ☐ atomda elektronlar nizamsız düzülmüşlər
- ☐ atomda elektronlar nüvənin ətrafında bir dairəvi orbitdə toplanmışlar
- ☐ elektronun çevrə boyunca hərəkət miqdarı momenti sıçrayışla deyil, fasilələrlə dəyişir

448 Hansı duz suda daimi codluq yaradır?

- ☒ MgSO₄

- ☒ MgSO_4
- ☐ NaHCO_3
- ☐ $\text{Ca(HCO}_3)_2$
- ☐ NaCl
- ☐ $\text{Mg(HCO}_3)_2$

449 Hansı ionlar suda müvəqqəti codluq yaradırlar?

- ☐ $\text{Ca}^{+2}, \text{Na}^{+}$
- ☐ $\text{NH}_4^{+}, \text{Na}^{+}$
- ☐ $\text{Mg}^{+2}, \text{K}^{+}$
- ☐ $\text{K}^{+}, \text{Na}^{+}$
- ☒ $\text{Ca}^{+2}, \text{Mg}^{+2}$

450 Hansı duz suda müvəqqəti codluq yaradır?

- ☐ CaSO_4
- ☐ MgCl_2
- ☒ $\text{Mg(HCO}_3)_2$
- ☐ MgSO_4
- ☐ NaHCO_3

451 Al-u elektroliz yolu ilə aldıqda elektrolit qismində hansı maddədən istifadə edilir?

- ☒ Na_3AlF_6
- ☐ $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$
- ☐ CaF_2
- ☐ Al_2O_3
- ☐ CaCl_2

452 Təbiətdə geniş yayılmış metalı göstərin.

- ☐ Fe
- ☐ Ca
- ☐ Mg
- ☒ Al
- ☐ Zn

453 Alüminium – dihidroortofosfatın formulunu göstərin.

- ☐ $\text{Al(PO}_3)_3$
- ☐ $\text{Al(OH)}_2\text{PO}_3$
- ☐ AlPO_4
- ☒ $\text{Al(H}_2\text{PO}_4)_3$
- ☐ $\text{Al(HPO}_4)_3$

454 Temperaturun artması və təzyiqin azalması hansı halda tarazlığı reaksiya məhsullarının alınması istiqamətinə yönəldir? (Sürət 27.11.2013 11:55:06)

- ☐ $3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{O}_3 - Q$
☐ $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2 + Q$
☒ $2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{H}_2 + \text{O}_2 - Q$
☐ $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{SO}_3 + Q$
☐ $4\text{HCl} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{Cl}_2 + Q$

455 Sənayedə Al-i hansı üsulla alırlar?

- ☐ $\text{AlCl}_3 + 3\text{K} \xrightarrow{t} \text{Al} + 3\text{KCl}$
☐ $\text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{Al} + 3\text{H}_2\text{O}$
☒ $2\text{Al}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{elektroliz}} 4\text{Al} + 3\text{O}_2$
☐ $\text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{C} \xrightarrow{t} 2\text{Al} + 3\text{CO}$
☐ $\text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{NH}_3 \rightarrow 2\text{Al} + \text{N}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$

456 Hansı reaksiya getmir?

- ☐ $\text{Al} + \text{CuCl}_2 \rightarrow$
☐ $\text{Al} + \text{AgNO}_3 \rightarrow$
☐ $\text{Al} + \text{FeCl}_2 \rightarrow$
☐ $\text{Al} + \text{FeSO}_4 \rightarrow$
☒ $\text{Al} + \text{KCl} \rightarrow$

457 1 mol AlCl_3 -lə 4 mol NaOH -in sulu məhlulunda əmələ gələn maddə hansıdır ?

- ☐ $\text{Al}(\text{OH})_3$
☐ $\text{Al}(\text{OH})\text{Cl}_2$
☒ NaH_2AlO_3
☐ NaAlO_2
☐ $\text{Al}(\text{OH})_2\text{Cl}$

458 Hansı reaksiya nəticəsində karbonmonooksid alınır?

- ☐ $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{t}$
☒ $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{t}$
☐ $\text{CH}_4 + \text{CO}_2 \xrightarrow{t}$
☐ $\text{CO}_2 + \text{C} \xrightarrow{t}$
☐ $\text{HCOOH} \xrightarrow{t}$

459 Hansı reaksiyalarda duz əmələ gəlmir?

- ☐ $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
- ☒ $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{t}$
- ☐ $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 \xrightarrow{t}$
- ☐ $\text{NaOH} + \text{CO} \longrightarrow$
- ☐ $\text{NaOH} + \text{CO}_2 \longrightarrow$

460 Silisium hansı maddələrlə reaksiyaya daxil olur? I. F₂ II. HCl III. HF IV. NaOH

- ☐ II, III, IV
- ☐ II, III
- ☐ I, II, III
- ☒ I, III, IV
- ☐ I, II, IV

461 Hansı reaksiyada karbon həm oksidləşdirici, həm də reduksiyaedici?

- ☐ $\text{CO}_2 + \text{Mg} \xrightarrow{t}$
- ☐ $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \xrightarrow{t}$
- ☒ $\text{C} + \text{CO}_2 \xrightarrow{t}$
- ☐ $\text{NaHCO}_3 \xrightarrow{t}$
- ☐ $\text{CuO} + \text{C} \xrightarrow{t}$

462 Hansı quruluş formulları doğrudur? I. C O II. O=C=O III. Ca=C=C

- ☐ I, III
- ☐ yalnız II
- ☐ yalnız I
- ☐ II, III
- ☒ I, II

463 Hansı reaksiyada fosfor (V) oksid alınmır?

- ☒ $\text{H}_3\text{PO}_4 \xrightarrow{t}$
- ☐ $\text{PH}_3 + \text{O}_2 \longrightarrow$
- ☐ $\text{P} + \text{O}_2 \xrightarrow{t}$
- ☐ $\text{KClO}_3 + \text{P} \longrightarrow$
- ☐ $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{SiO}_2 \longrightarrow$

464 Azotun oksidləşmə dərəcəsinin +3 olduğu birləşmələr sırasını tapın.

- ☐ N_2O , HNO_2 , KNO_2

N_2O_3 , HNO_3 , HNO_2

- ☐ NH_4Cl , NH_3 , N_2O_3
- ☐ KNO_3 , HNO_2 , NH_3
- ☒ NaNO_2 , N_2O_3 , HNO_2
- ☐ NH_3 , N_2O_3 , HNO_3

465 Fosforun hansı birləşməsindən qazların qurudulmasında istifadə edilir?

- ☒ P_2O_5
- ☐ $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
- ☐ $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$
- ☐ Na_3PO_4
- ☐ $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$

466 Alüminium-hidrofosfatın formülünü göstərin?

- ☒ $\text{Al}_2(\text{HPO}_4)_3$
- ☐ $\text{Al}_2(\text{HPO}_3)_3$
- ☐ AlPO_4
- ☐ $\text{Al}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$
- ☐ $\text{Al}(\text{PO}_3)_3$

467 Hansı ifadə fosfin üçün düzgün deyil?

- ☐ zəhərli qaz
- ☒ əsaslıq xassəsi ammoniyakdan çoxdur
- ☐ turşularla reaksiya zamanı fosfonium duzu əmələ gətirir
- ☐ sarımsaq iyi var
- ☐ davamsız maddədir

468 Ağ və qırmızı fosfor üçün eyni olan nədir? I. kristal qəfəsin tipi II. suda həll olma qabiliyyəti III. CS_2 -də həllolma qabiliyyəti

- ☐ I, II
- ☐ I, III
- ☐ yalnız I
- ☒ yalnız II
- ☐ yalnız III

469 Hansı azot oksidi: - qaz halındadır; - turşu oksidi deyil; - misin duru nitrat turşusu ilə reaksiyasından alınır?

- ☐ N_2O
- ☐ N_2O_5
- ☐ NO_2
- ☐ N_2O_3
- ☒ NO

470 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?

- ☐ $1s^2 2s^2 2p^1$
☐ $1s^2 2s^2 2p^4$
☐ $1s^2 2s^2 2p^5$
☒ $1s^2 2s^2 2p^3$
☐ $1s^2 2s^2 2p^2$

471 Azotun atomunda neçə neytron var?

- ☐ 11
☐ 13
☒ 7
☐ 5
☐ 9

472 Turşuların suda dissosiasiyasından məhlulda hansı ionlar əmələ gəlir



I.

II. H_3O^+

III. hidratlaşmış turşu qalığı ionları

IV. OH^-

V. metal ionu

- ☒ II, III
☐ yalnız III
☐ yalnız II
☐ yalnız I
☐ IV, V

473 Normal duzların suda dissosiasiyası haqqında deyilənlərdən hansılar doğrudur I. metal kationu əmələ gəlir II. hidrogen ionu əmələ gəlir III. turşu qalığı ionu əmələ gəlir IV. bir mərhələdə baş verir V. mərhələli gedir

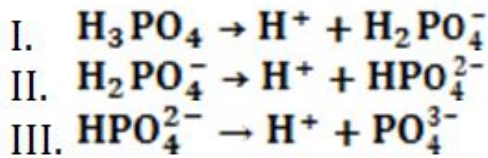
- ☐ I, II, III, IV
☐ yalnız I
☐ yalnız III
☒ I, III, IV
☐ I, III, V

474 Turşuların suda dissosiasiyası haqqında deyilənlərdən hansı səhvdir

- ☐ turşular dissosiasiya dərəcəsinə görə fərqlənilir
☐ H^+ ionu hidroksonium ionu şəklində mövcud olur
☒ bütün turşular bir mərhələdə dissosiasiya edirlər

- ☐ turşu qalığı hidratlaşmış şəkildə mövcud olur
- ☐ kation olaraq yalnız H^+ ionu ayrılır

475 Hansı mərhələdə dissosiasiya daha güclü gedir



- ☐ I, III
- ☐ II, III
- ☐ II
- ☒ I
- ☐ III

476 Suda məhlulda bir molekulunun tam dissosiasiyasından daha çox ion əmələ gətirən maddəni göstərin

- ☐ H_2SO_3
- ☐ HNO_3
- ☐ H_2SO_4
- ☐ $H_2S_2O_7$
- ☒ H_3PO_4

477 Oksigenin Yerdə başqa planetlərə nisbətən geniş yayılmasının səbəbini göstərin.

- ☐ radioaktivliyi
- ☐ oksidləşmə dərəcəsi
- ☒ Si, Al və başqa elementlərlə davamlı rabitə əmələ gətirməsi
- ☐ nüvənin quruluşu
- ☐ qeyri-üzvi üzvi maddələrin parçalanmasının əsas məhsulu olması

478 Qatılığı 100 qramında həll olan maddənin qramlarla miqdarı ilə ifadə olunan məhlul necə adlanır?

- ☒ faizli
- ☐ molyar
- ☐ normal
- ☐ molyal
- ☐ titrli

479 Hidrogen rabitələrindən hansı davamlıdır?

- ☒ $H-F \dots H-F$
- ☐ $H-N \dots H-N$
- ☐ $H-Cl \dots H-Cl$
- ☐ $H-O \dots H-O$
- ☐ $H-S \dots H-S$

480 Hansı reaksiyada A maddəsinin qatılığı 2 dəfə artırılrsa reaksiyanın sürəti 4 dəfə artar?

- ☐ $2A_2(b) \rightarrow B(b) + C(q)$
- ☐ $A_2(b) + B_2(q) \rightarrow 2AB(b)$
- ☒ $2A_2(q) \rightarrow B(q)$
- ☐ $A_2(q) + B(b) \rightarrow BA_2(b)$
- ☐ $A_2(q) + B_2(q) \rightarrow 2AB(q)$

481 Hansı reaksiyada A maddəsinin qatılığının dəyişməsi reaksiyanın sürətinə təsir etməz?

- ☐ $2A(q) + B_2(b) \rightarrow$
- ☐ $3A(q) + B_2(b) \rightarrow$
- ☐ $3A(q) + B_2(b) \rightarrow$
- ☐ $A(q) + B(q) \rightarrow$
- ☒ $2A(b) + 2B(q) \rightarrow$

482 Hansı sırada yalnız suda məhlullarının elektrolizi prosesində katodda metal ayrılan maddələr göstərilmişdir?

- ☐ $K_2SO_4, CaCl_2, MgSO_4$
- ☐ $Cu(NO_3)_2, NaOH, KCl$
- ☒ $Cu(NO_3)_2, AgNO_3, AuCl_3$
- ☐ $NiCl_2, Na_2SO_4, AlCl_3$
- ☐ $MgSO_4, AgNO_3, K_2SO_4$

483 Yalnız polyar molekullardan ibarət sıranı müəyyən edin.

- ☒ HCl, HBr, H_2O, NH_3
- ☐ NO, H_2, O_2, N_2
- ☐ O_2, NH_3, H_2O, N_2
- ☐ HF, H_2O, N_2, NH_3
- ☐ HCl, NO, H_2, O_2

484 Qatılığı bir litrində həll olan maddənin ekvivalentlərinin sayı ilə ifadə olunan məhlul hecə adlanır?

- ☒ normal
- ☐ faizli
- ☐ molyar
- ☐ titirli
- ☐ molyal

485 Hansı elementin izotopları kimyəvi aktivliklərinə görə fərqlənilirlər?

- ☐ mis
- ☐ qalay
- ☐ xlor
- ☒ hidrogen
- ☐ oksigen

486 Molekuldaxili oksidləşmə-reduksiya reaksiyasını müəyyən edin.

- ☒ $2\text{NaNO}_3 \rightarrow 2\text{NaNO}_2 + \text{O}_2$
- ☐ $2\text{PH}_3 + 4\text{O}_2 \rightarrow \text{P}_2\text{O}_5 + 3\text{H}_2\text{O}$
- ☐ $5\text{HCl} + \text{HClO}_3 \rightarrow 3\text{Cl}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$
- ☐ $2\text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_3 \rightarrow 3\text{S} + 3\text{H}_2\text{O}$
- ☐ $3\text{HNO}_2 \rightarrow \text{HNO}_3 + 2\text{NO} + \text{H}_2\text{O}$

487 Təzyiqin dəyişməsinin tarazlığın yerdəyişməsinə təsir etməyən prosesin sxemini göstərin.

- ☒ $2\text{NO}(\text{q}) \rightarrow \text{N}_2(\text{q}) + \text{O}_2(\text{q})$
- ☐ $\text{Ca}(\text{b}) + \text{H}_2(\text{q}) \rightarrow \text{CaH}_2(\text{b})$
- ☐ $\text{PCl}_5(\text{m}) \rightarrow \text{PCl}_3(\text{m}) + \text{Cl}_2(\text{q})$
- ☐ $3\text{Fe}(\text{b}) + 2\text{O}_2(\text{q}) \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4(\text{b})$
- ☐ $\text{CaO}(\text{b}) + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3$

488 NaOH-in ərintisinin elektrolizi zamanı anodda gedən proses hansı cavabda düzgün verilmişdir?

- ☒ $4\text{OH}^- - 4\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- ☐ $2\text{OH}^- - 2\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + \text{H}_2$
- ☐ $\text{Na}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Na}^0$
- ☐ $2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2$
- ☐ $2\text{H}_2\text{O} - 4\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + 4\text{H}^+$

489 Hansı sırada yalnız kimyəvi rabitənin yaranmasında mərkəzi atomun sp³ hibrid orbitalları iştirak edən molekullar verilmişdir?

- ☐ $\text{CF}_4, \text{CCl}_4, \text{CH}_4, \text{BF}_3$
- ☐ $\text{BF}_3, \text{AlCl}_3, \text{SiF}_4, \text{CH}_4$
- ☐ $\text{CCl}_4, \text{CH}_4, \text{SiF}_4, \text{AlCl}_3$
- ☐ $\text{CCl}_4, \text{CH}_4, \text{BF}_3, \text{AlCl}_3$
- ☒ $\text{CH}_4, \text{CF}_4, \text{CCl}_4, \text{SiF}_4$

490 Göstərilən sıraların hansında yalnız kimyəvi rabitənin yaranmasında mərkəzi atomun sp² hibrid orbitalları iştirak edən molekullar verilmişdir?

- ☒ $\text{BF}_3, \text{BCl}_3, \text{AlF}_3, \text{AlCl}_3$
- ☐ $\text{BF}_3, \text{BCl}_3, \text{AlF}_3, \text{CCl}_4$
- ☐ $\text{CF}_4, \text{BCl}_3, \text{AlCl}_3, \text{CCl}_4$
- ☐ $\text{AlCl}_3, \text{BCl}_3, \text{BF}_3, \text{CF}_4$
- ☐ $\text{BF}_3, \text{BCl}_3, \text{CF}_4, \text{CCl}_4$

491 Turşular və əsaslar haqqında proton nəzəriyyəsinin müddəasını göstərin.

- ☒ turşular proton verən, əsaslar isə proton qəbul edən maddələrdir
- ☐ turşular elektron cütünü qəbul edən, əsaslar isə elektron cütünü verən maddələrdir
- ☐ turşular elektron cütünü verən, əsaslar isə elektron cütünü qəbul edən maddələrdir

- ☐ məhlulda müsbət yüklü ion əmələ gətirən elektrolitlər turşular, mənfi yüklü ion əmələ gətirən elektrolitlər əsaslardır
- ☐ turşular proton qəbul edən, əsaslar isə proton verən maddələrdir

492 $4\text{NO}_2 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 4\text{HNO}_3$ reaksiyanın O_2 –nə görə sürəti 0,05 mol/l san. Hansı ifadə doğrudur? 1. 20 san ərzində 5,6 l NO_2 sərf olunur. 2. 40 san ərzində 34 q H_2O sərf olunur. 3. 60 san ərzində 12 mol HNO_3 alınır

- ☐ yalnız 1
- ☒ yalnız 3
- ☐ 1,3
- ☐ 2,3
- ☐ yalnız 2

493 . I. Təzyiq 2 dəfə artanda sürət 2 dəfə artır. II. Qatıqlıq 2 dəfə azalanda sürət 2 dəfə azalır. İfadələr hansı tənlik üçün doğru deyil.

- ☐ $\text{C} + \text{CO}_2 \rightarrow 2\text{CO}$
- ☐ $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}$
- ☐ $\text{CH}_4(\text{bux}) + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CO} + 3\text{H}_2$
- ☐ $\text{C} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CO} + \text{H}_2$
- ☒ $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$

494 Temperatur əmsalı 2 olan reaksiya 50 C-də 4 dəqiqəyə başla çatırsa, həmin reaksiya 90 c - də neçə dəqiqəyə başa çatır?

- ☐ 10
- ☒ 15
- ☐ 30
- ☐ 25
- ☐ 20

495 0,5 litrlik qabda $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$ reaksiyası nəticəsində 20 san ərzində 16 q oksigen sərf olunur. Dəm qazının sərf olunma sürətini (mol/l san. ilə) müəyyən edin. Ar (O)=16

- ☐ 0,8
- ☐ 3,2
- ☐ 0,1
- ☒ 0,05
- ☐ 1,6

496 Kimyəvi reaksiyanın sürəti 100 C temperaturda 0,3 mol/l-san 130 C-də həmin reaksiyanın sürətini hesablayın. Sürətin temperatur əmsalı 2-dir.

- ☒ 2,4
- ☐ 10,6
- ☐ 4,8
- ☐ 6,8
- ☐ 3,2

497 Reaksiya 120C-də 16 saniyə ərzində qurtarır. Temperatur əmsalı 2 olan reaksiya 150C-də neçə saniyəyə qurtarar?

- ☐ 1
☐ 3
☐ 4
☐ 5
☒ 2

498 Temperaturu 300C!dən 330C qədər artırdıqda reak-si-ya-nın sürəti neçə dəfə artar? Temperatur əmsalı 3-ə bərabərdir.

- ☐ 12
☐ 54
☐ 81
☐ 9
☒ 27

499 Temperaturu 60C-dən 80C-ə qədər artırdıqda reak-siya-nın sürəti 16 dəfə artır. Sürətin temperatur əmsalını tapın.

- ☐ 2
☐ 3
☐ 3,5
☒ 4
☐ 2,5

500 əgər neytrallaşma reaksiyasında (mol/l·san) 1 san ərzində 0,1 mol HCl (qabın həcmi 1 l) sərf olunmuşsa, həmin reak-siyanın sürətini hesablayın.

- ☐ 3,65
☒ 0,1
☐ 0,2
☐ 10
☐ 7,3

501 Temperatur əmsalı 2 olan kimyəvi reaksiyanın tempera-tu-ru 20C-dən 60C yüksəltsən reaksiyanın sürəti neçə dəfə ar-tar?

- ☐ 8
☐ 6
☐ 32
☒ 16
☐ 9