

1316Y_Az_Q2017_Yekun imtahan testinin sualları

Fənn : 1316Y Kimya-1

1 1 mol xlorid turşusunun artıq miqdarda MnO_2 ilə qarşılıqlı təsirdən neçə litr (n.ş.) xlor alınır?

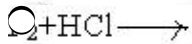
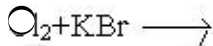
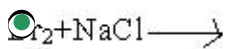
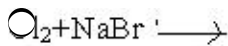
- ☐ 11,2
☐ 2,8
☐ 44,8
☐ 22,4
☒ 5,6

2 Xlorid turşusu ilə hansı maddələr reaksiyaya daxil olurlar?

I. KMnO_4 II. K_2SO_4 III. $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ IV. Ag

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

3 Hansı reaksiya getməz?



4 1 mol Na ilə 2 mol xlor reaksiyaya girdikdə neçə mol NaCl alınır?

- ☒ 1
☐ 2
☐ 3
☐ 4
☐ 4,5

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

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

6 Xlorid turşusu ilə hansı sıradakı bütün metallar reaksiyaya girir?

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

7 Cl^- ionu hansı kationlarla çöküntü əmələ gətirir?

I. Fe^{+2} II. Pb^{+2} III. Ag^+ IV. Al^{+3}

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

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

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

9 Göstərilənlərdən hansı ifadə xlor üçün səhvdir?

- ☐ oksigenlə reaksiyaya girmir
☐ sarı-yaşıl rəngli qaz
☐ havadan təxminən 2,5 dəfə ağırdır
☐ kəskin boğucu qazdır
☒ bərk halda atom kristal qəfəsinə malikdir

10 Hansı reaksiya üzrə xlor ayrılır?

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

11 Hansı sxem üzrə laboratoriyada xlor alınmır?

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

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

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

13 Hansı maddə həm xlorla, həm də xlorid turşusu ilə qarşılıqlı təsirdə olur?

- ☐ O_2
☒ NaOH
☐ Cu
☐ CO
☐ H_2O

14 Həm xlorla, həm də xlorid turşusu ilə reaksiyaya daxil olan maddəni göstərin?

- ☒ Mg
☐ O₂
☐ Hg
☐ Si
☐ O₂

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

- ☒ O₂
☐ Cu
☐ Ca
☐ S
☐ KOH

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

- ☐ Cu
☐ CuO
☐ Fe
☐ H₃
☒ O₃

17 Cu(OH)₂ hansı reaksiya ilə almır?

- ☐ CuO + H₂O →
☐ Cu(NO₃)₂ + Al(OH)₃ →
☐ Cu + H₂O $\xrightarrow{t}$
☐ CuO + C₂H₅OH $\xrightarrow{t}$
☒ CuCl₂ + Ba(OH)₂ →

18 Hansı maddənin məhlulunu mis qabda saxlamaq olmaz?

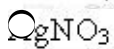
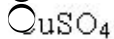
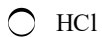
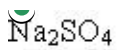
- ☒ MgNO₃
☐ HCl
☐ P₃PO₄
☐ NaNO₃
☐ CuSO₄

19 Hansı maddənin köməyi ilə gümüşü sink qarışığından təmizləmək olar?

- ☐ NaCl
☐ H₂SO₄ (qatı)
☐ CuNO₃
☐ Ba₂SO₄
☒ NaOH

20 Sink qabda hansı maddənin məhlulunu saxlamaq olar?

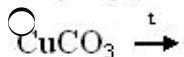
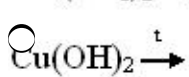
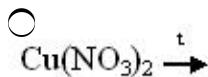
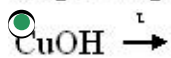
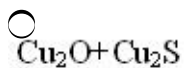




21 Xrom üçün hansı ifadə doğru deyil?

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

22 Hansı reaksiya üzrə mis 1-oksidi alınır?



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

- ☐ Ca
☒ Cu
☐ Mg
☐ Al
☐ Zn

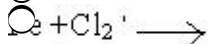
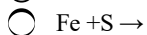
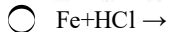
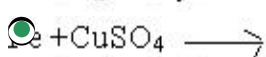
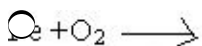
24 Hansı maddənin məhlulu mis və sink ilə qarşılıqlı təsirdə olur?

- ☐ KOH
☐ NaOH
☐ MgSO_4
☒ HNO_3
☐ HCl

25 Hansı mol nisbətində dəmir duru sulfat turşusu ilə reaksiyaya girir?

- ☐ 2:1
☐ 3:1
☒ 1:1
☐ 1:3
☐ 1:2

26 Hansı reaksiyada sağ və sol tərəfdəki əmsalların cəmi bərabərdir?



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

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

28 Fe^{+2} ionu məhlulda hansı ionun köməyi ilə təyin olunur?

- ☒ H^+
- ☐ O_3^-
- ☐ O_4^{-2}
- ☐ r^-
- ☐ I^-

29 Fe^{+3} ionu hansı ion vasitəsilə təyin edilir?

- ☐ r^-
- ☐ I^-
- ☐ O^-
- ☒ H^+
- ☐ O_3^{-2}

30 Dəmir xlorla hansı mol nisbətində reaksiyaya girir?

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

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

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

32 Qarışıq müəyyən edin:

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

33 Hansı maddə eyni növ atomlardan təşkil olunub?

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

34 Hansı metal deyil?

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

35 Hansı qeyri metal deyil?

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

36 Hansı mürəkkəb maddədir?

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

37 Hansı metal adi şəraitdə maye haldadır?

- ☒ Hg
- ☐ Na
- ☐ Au
- ☐ Ca
- ☐ Ag

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

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

39 Hansı sıradakı bütün elementlər dəyişkən valentlidir?

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

40 Hansı halda bəsit maddənin adı göstərilib?

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

41 Yalnız qarışıqlar olan sıranı göstərin.

- ☐ mis, təbaşir, əhəng
- ☐ benzin, hava, natrium-silikat
- ☐ dəniz suyu, qrafit, hava
- ☒ benzin, çuğun, hava

- ☐ spirt, xəək duzu, polad

42 Hansı sıradakı elementlər metallara aiddir?

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

43 Hansı maddə eyni növ atomlardan əmələ gəlməmişdir?

- ☐ azot
☐ ozon
☒ ammoniyak
☐ qrafit
☐ almaz

44 Hansı kimyəvi formul düzgün deyil?

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

45 Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

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

46 Hansı halda kimyəvi hadisə baş verir?

- ☐ buxarlanma
☐ kristallaşma
☒ yanma
☐ ərimə
☐ süzmə

47 Hansı element allotropik şəkildəyişmələr əmələ gətirir?

- ☐ Ca
☐ H
☐ Na
☒ O
☐ N

48 Hansı birləşmədə oksigenin kütlə payı 50%-dir?

- ☐ O_2
☐ H_2O
☐ CO
☒ SO_3



49 Hansı birləşmədə hidrogenin kütlə payı ən böyükdür?

- ☐ RbH
☒ LiH
☐ NaH
☐ C₃H
☐ KH

50 Eynicinsli qarışıq müəyyən edin: I. su-şəkər II. su-neft III. hava IV. su-gil

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

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

- ☐ 5
☐ 4
☒ 3
☐ 2
☐ 6

52 Uğunluğu meyyen edin:

Qarışıq	Ayrılma üsulları
I. etil spirt+su	distille
II. şəkər+su	durultma
III. yağ+su	buxarlandırma

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

53

madde	erime t-ru	qaynama t-ru
x	-20	40
y	40	240
z	0	100

Temperaturu 30⁰C-den 60⁰C-ye atırdıqda hansı madde aqreqat halını dəyişir?

- ☒ yalnız x
☐ y, z
☐ x, y
☐ x, z
☐ yalnız y

54 Həqiqi məhlulların hissəciklərinin ölçüsünü göstərin.

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

55 Hansı sırada yalnız izobar elementlər verilmişdir.

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

56 Təbii radioaktivlik nədir?

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

57 Radioaktivlik nədir?

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

58 Elektronla hərisliyin qıtməti kiçik olan elementin valent təbəqəsinin elektron formulunu göstərin.

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

59 Elektronla hərisliyin qıtməti kiçik olan elementi göstərin.

- ☐ S
- ☐ F
- ☐ Cl
- ☒ N
- ☐ O

60 Açıq termodinamik sistemi ifadə edən müddəanı göstərin.

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

61 Hidrogenin ekvivalent həcmi göstərin.

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

62 Təcrid olunmuş termodinamik sistemi ifadə edən müddəanı göstərin.

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

63 Entropiyanın azalması ilə müşayiət olunan kimyəvi reaksiyanı göstərin.

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

64 Oksigenin ekvivalent həcmi göstərin.

- ☐ 33,6
☐ 11,2
☐ 22,4
☒ 5,6
☐ 44,8

65 Kimyəvi atomistikanın əsasını hansı alim qoymuşdur?

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

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

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

67 Bəsit maddələri müəyyən edin: I azot II karbon qazı III metan IV almaz

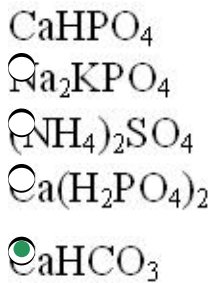
- ☐ II, IV
☒ I, IV
☐ III, IV
☐ I, II
☐ II, III

68 Hansı birləşmədə oksigenin kütlə payı 50%-dir?

- ☒ SO_2
☐ SO_3
☐ H_2O
☐ CO
☐ CO_2

69 Hansı kimyəvi formul düzgün deyil?

- ☐



70 Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

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

71 Hansı sıradakı elementlər metallara aiddir?

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

72 Hansı element allotropik şəkildəyişmələr əmələ gətirir?

- ☐ Ca
☐ Na
☒ O
☐ N
☐ H

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

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

74 Hansı sırada yalnız izoton elementlər verilmişdir.

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

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

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

76 (iqriq) – şüalanmaya məruz qalan atomun yükü və kütləsi hansı dəyişikliyə uğrayır?

- ☐ sıra nömrəsi bir vahid artır, kütləsi dəyişmir
☐ sıra nömrəsi iki vahid, kütləsi dörd k. v. azalır

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

77 Atom α –hissəcik buraxmaqla parçalandıqda hansı dəyişikliyə uğrayır?

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

78 Atom β –hissəcik buraxmaqla parçalandıqda hansı dəyişikliyə uğrayır?

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

79 Neytral mühitdə bənövşəyi rəng alan indikatoru göstərin.

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

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

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

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

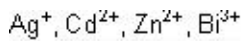
- ☐ 4
☐ 5
☐ 6
☒ 10
☐ 8

82 Yalnız kovalent rabitəli hidridlərin yerləşdiyi sıranı göstərin.

- ☐ NH_3 , NaH , CaH_2
☐ CaH_2 , PH_3 , LiH
☐ LiH , CaH_2 , NH_3
☒ SiH_4 , NH_3 , PH_3
☐ SiH_4 , LiH , CaH_2

83 Yalnız $ns^2 np^6 nd^{10}$ elektron konfigurasiyasına malik olan ionların verildiyi sıranı göstərin.

- ☐ Cl^+ , Zn^{2+} , Sn^{2+} , Pb^{2+}
☐ Fe^{3+} , Sn^{2+} , Zn^{2+} , Cu^+
☐ Cl^+ , Cd^{2+} , Sb^{3+} , Bi^{3+}
☒ Cl^+ , Zn^{2+} , Cd^{2+} , Ag^+
☐



84 $n = 4$ olan energetik səviyyədə orbitalların sayını müəyyən edin.

- ☐ 20
☐ 10
☐ 8
☐ 16
☒ 18

85 Alüminum atomunda neçə neytron var?

- ☐ 27
☐ 18
☐ 16
☒ 14
☐ 19

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

- ☐ Cl
☐ S
☐ P
☐ N
☒ Cl

87 $^{52}_{24}\text{Cr}$ atomun elektron formülünü göstərin.

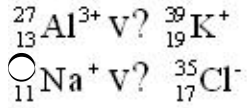
- ☒ $3d^5 4s^1$
☐ $3d^6 4s$
☐ $3d^4 4s^2$
☐ $3d^6 4s^2$
☐ $3d^5 4s^2$

88 Azot ionunda $^{14}_7\text{N}^{3-}$ neçə elektron, proton və neytron var?

- ☐ $\bar{e}, 7p, 7n$
☐ N
☐ $\bar{e}, 7p, 7n$
☐ $\bar{e}, 10p, 7n$
☒ $\bar{e}, 7p, 7n$

89 Hansı cərgədəki ionlarda elektronların sayı eynidir?

- ☒ $^{19}_{19}\text{K}^+$ və $^{32}_{16}\text{S}^{2-}$
☐ $^{20}_{20}\text{Ca}^{2+}$ və $^{80}_{35}\text{Br}^-$
☐ $^3_3\text{Li}^+$ və $^{19}_9\text{F}^-$
☐



90 Elektron formulu ... $3d^1 4s^2$ olan ${}^{45}\text{X}$ atomunda ne?? neytron vardır?

- ☐ 25
☐ 23
☐ 22
☐ 21
☒ 24

91 $4S^2 4P^4$ elektron formuluna malik olan element atomu-nun nüvəsində neçə proton vardır?

- ☐ 28
☐ 6
☒ 34
☐ 24
☐ 18

92 Sıra nömrəsi 24 olan elementin atomunda elektronların energetik səviyyədə paylanması hansı halda düzgün veril-mişdir?

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

93 Xlor atomunda maksimum həyəcanlanmış halda neçə cütlənməmiş elektron vardır?

- ☐ 6
☐ 5
☐ 3
☐ 1
☒ 7

94 Üçüncü energetik səviyyədəki orbitalların maksimum sayını müəyyən edin.

- ☐ 16
☒ 9
☐ 8
☐ 3
☐ 12

95

ion	Elektron sayı	Proton sayı
x	18	17
y	18	20
z	18	16

Kationu müəyyən edin.

- ☐ x, z
☐ yalnız z
☒ yalnız y

- ☐ yalnız x
☐ x, y

96 $^{52}_{24}\text{Cr}$ atomun elektron formülünü göstərin.

- ☒ $...3d^5 4s^1$
☐ $...3d^6 4s$
☐ $...3d^4 4s^2$
☐ $...3d^6 4s^2$
☐ $...3d^5 4s^2$

97

ion	Elektron konfigur.
x^{2+}	$... 2s^2 2p^6$
y^{2-}	$... 2s^2 2p^6$
z^{5+}	$... 2s^2 2p^6$

S və p-elementlərini müəyyən edin.

s-elementi p-elementi

- ☐ x, z ,,,,,,,,,,,,,,,,, y
☐ y ,,,,,,,,,,,,,,,,, x, z
☒ x ,,,,,,,,,,,,,,,,, y, z
☐ x, y ,,,,,,,,,,,,,,,,, z
☐ y, z,,,,,,,,,,,,,,,, x

98 Elektronla hərisliyin tənliyini göstərin.

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

99 $2 \text{NO}_2 \rightleftharpoons 2 \text{NO} + \text{O}_2$ dönər kimyəvi prosesdə düzünə reaksiyanın sürət düsturunu göstərin.

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

100 $2 \text{NO}_2 \rightleftharpoons 2 \text{NO} + \text{O}_2$ dönər kimyəvi prosesdə tərsinə reaksiyanın sürət düsturunu göstərin.

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

101 $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$ dönər kimyəvi prosesdə tərsinə reaksiyanın sürət düsturunu göstərin.

- ☐ $V = k_1 \cdot [\text{N}_2] \cdot [\text{H}_2]^3$
☐ $V = [\text{N}_2] \cdot 3[\text{H}_2]$
☐ $V = k_1 \cdot [\text{N}_2] \cdot 3[\text{H}_2]$
☒ $V = k_2 \cdot [\text{NH}_3]^2$
☐ $V = k_2 \cdot 2[\text{NH}_3]$

102 $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$ dönər kimyəvi prosesdə düzünə reaksiyanın sürət düsturunu göstərin.

- ☐ $V = k_2 \cdot 2[\text{NH}_3]$
☐ $V = k_1 \cdot [\text{N}_2] \cdot 3[\text{H}_2]$
☒ $V = k_1 \cdot [\text{N}_2] \cdot [\text{H}_2]^3$
☐ $V = k_2 \cdot [\text{NH}_3]^2$
☐ $V = [\text{N}_2] \cdot 3[\text{H}_2]$

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

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

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

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

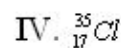
105 Entropiyanın artması ilə müşayiət olunan kimyəvi reaksiyanı göstərin.

- ☐ $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$
☐ $2\text{H}_2\text{S} + \text{SO}_2 \rightarrow 3\text{S} + 2\text{H}_2\text{O}$
☐ $3\text{H}_2 + \text{N}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$
☒ $2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$
☐ $\text{SO}_2 + 2\text{CO} \rightarrow \text{S} + 2\text{CO}_2$

106 Sistemdə entropiyanın artmasına səbəb olan prosesi göstərin.

- ☐ həcm azalması
☐ kristallaşma
☐ kondensləşmə
☒ ərimə
☐ koagulyasiya

107 **izotonları müəyyən edin.**

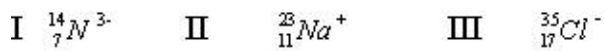


- ☐ III, IV
☐ II, III
☒ I, III
☐ I, II
☐ II, IV

108 ClO_4^- ionunda neçə elektron var? ($^{35}_{17}\text{Cl}$, ^8O)

- ☐ 18
☐ 49
☐ 26
☒ 50
☐ 32

109 Hansı ionun tərkibində elektron və neytron sayı bərabərdir?



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

110 Hansı halda ionun zarici elektron konfigurasiyası doğru göstərilməyib?

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

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

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

112 Yalnız izotoplar olan sıranı göstərin.

- ☐ ${}^{40}_{20}\text{Ca}$, ${}^{42}_{20}\text{Ca}$, ${}^{48}_{22}\text{Ti}$
☐ ${}^{36}_{18}\text{Ar}$, ${}^{40}_{19}\text{K}$, ${}^{40}_{20}\text{Ca}$
☒ ${}^{32}_{16}\text{S}$, ${}^{33}_{16}\text{S}$, ${}^{34}_{16}\text{S}$
☐ ${}^1_1\text{H}$, ${}^2_1\text{H}$, ${}^4_2\text{He}$
☐ ${}^{63}_{29}\text{Cu}$, ${}^{65}_{29}\text{Cu}$, ${}^{65}_{30}\text{Zn}$

113 n-ci energetik səviyyədəki elektronların maksimum sayı hansı formul ilə müəyyən edilir?

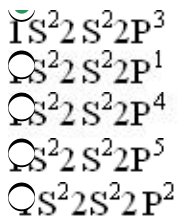
- ☐ $N=4n^2$
☐ $N=2n$
☒ $N=2n^2$
☐ $N=2n^3$
☐ $N=4n$

114 Hansı sırada yalnız S-elementlər verilmişdir?

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

115 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?





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

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

117 Yalnız -rabitəsi olan molekulların formulları yerləşən sıranı göstərin.

- ☐ O_2, F_2, N_2
☐ Cl_2, H_2O, CO_2
☐ Cl_2, H_2O, F_2
☒ O_2, N_2, CO_2
☐ H_2O, F_2, N_2

118 HCl molekulu əmələ gələrkən qapanan orbitallar hansı sırada verimişdir?

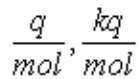
- ☐ p- və d-
☐ s- və s-
☐ p- və p-
☒ s- və p-
☐ s- və d-

119 Hansı sırada yalnız qazın molyar həcmnin vahidi verilmişdir?

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

120 Hansı sırada yalnız molyar kütlənin vahidi verilmişdir?

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



☐ q/ mol

121 $\text{FeCl}_3 + 3 \text{KCNS} \rightleftharpoons \text{Fe}(\text{CNS})_3 + 3 \text{KCl}$ Bu reaksiyada tarazlığı sola yönəltmək üçün qatılıq necə dəyişməlidir?

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

122 $\text{FeCl}_3 + 3 \text{KCNS} \rightleftharpoons \text{Fe}(\text{CNS})_3 + 3 \text{KCl}$ Bu reaksiyada tarazlığı sağa yönəltmək üçün qatılıq necə dəyişməlidir?

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

123 Kimyəvi tarazlıq halında sistemin Hibbs enerjisi hansı qiyməti alar?

- ☐ $\Delta G \ll 0$
☐ $\Delta G < 0$
☐ $\Delta G > 0$
☒ $\Delta G = 0$
☐ $\Delta G \gg 0$

124 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizində $\text{pH} > 7$ olar?

- ☐ NH_4Cl
☐ $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$
☐ AlCl_3
☒ Na_2CO_3
☐ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

125 Aşağıda verilən halların hansında sistemin entropiyası azalar?

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

126 Aşağıda verilən halların hansında sistemin entropiyası artar?

- ☐ [1 həcm azot və 3 həcm hidrogendən 2 həcm ammoniakın əmələ gəlməsi
☐ məhlulda maddənin kristallaşması
☐ kondensləşmə prosesi
☒ bərk maddənin əriməsi
☐ suyun maye haldan bərk hala keçməsi

127 Hansı element atomunun xarici elektron təbəqəsində normal halda daha çox cütləşməmiş elektron var?

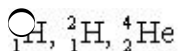
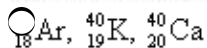
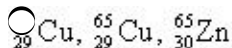
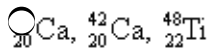
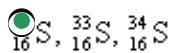
☐ Na

☐ Cu

☒



128 Yalnız izotoplar olan sıranı göstərin.



129 Üçüncü energetik səviyyədəki orbitalların maksimum sayını müəyyən edin.

☐ 16

☒ 9

☐ 8

☐ 3

☐ 12

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

☒ 2, 8, 12, 2

☐ 2, 8, 13, 1

☐ 2, 8, 8, 4, 2

☐ 2, 8, 8, 6

☐ 2, 8, 8, 2, 4

131 n-ci energetik səviyyədəki elektronların maksimum sayı hansı formul ilə müəyyən edilir?

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

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



133 Xlor atomunda maksimum həyəcanlanmış halda cütlənməmiş neçə elektron vardır?

☐ 6

☐ 5

☐ 3

☐ 1

☒ 7

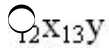
134 Xarici elektron konfigurasiyaları verilmiş elementlərdən hansı ən yüksək ionlaşma enerjisinə malikdir?

- ☐ ... 2s22p3
☐ ... 2s2
☐ ... 3s1
☒ ... 2s22p5
☐ ... 3s23p5

135 Hansı sırada yalnız S-elementlər verilmişdir?

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

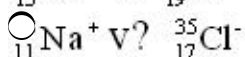
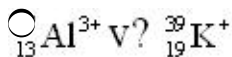
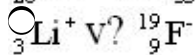
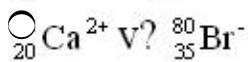
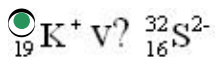
136 Hansı elementlər eyni qrupda yerləşir?



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



138 Hansı cədvəldəki ionlarda elektronların sayı eynidir?



139 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizində pH kiçikdir 7 olar?

- ☐ CH_3COONa
☐ KNO_2
☐ $Ba(CN)_2$
☒ $AlCl_3$
☐ Na_2CO_3

140 Hidrolizi axıra qədər gedən duzu göstərin.

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

141 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?

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

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

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

143 Alüminum atomunda neçə neytron var?

- ☐ 27
☐ 18
☐ 16
☒ 14
☐ 19

144 ^{11}Na və ^{19}K üçün eyni olan nədir? I. atom radiusu II. valent elektronlarının sayı III. reduksiyaedicilik qabiliyyəti

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

145 ... $4s^2 4p^4$ elektron formuluna malik olan element atomu-nun nüvəsində neçə proton vardır?

- ☐ 28
☐ 6
☒ 34
☐ 24
☐ 18

146 H_2SO_4 molekulunda olan neytron sayını müəyyən edin (^1_1H $^{32}_{16}\text{S}$ $^{16}_8\text{O}$).

- ☐ 49
☒ 48
☐ 269
☐ 25
☐ 50

147 $^{16}\text{O}^{2-}$ ionunun qısa elektron formulunu müəyyən edin.

- ☐ ... $2s^2$

- ☐ ... 2s22p2
☐ ... 2s22p4
☐ ... 3s2
☒ ... 2s2p6

148 Azot ionunda $^{14}_7\text{N}^{3-}$ neç? elektron, proton v? neytron var?

- ☐ $\bar{e}, 7p, 7n$
☐ ^7_7N
☐ $\bar{e}, 7p, 7n$
☐ $\bar{e}, 10p, 7n$
☒ $\bar{e}, 7p, 7n$

149 $^{35}_{17}\text{Cl}$ ve $^{37}_{17}\text{Cl}$ atomları üçün eyni olan necedir?

I. elektron sayı II. proton sayı III. neytron sayı

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

150 Elektron formulu ... $3d^1 4s^2$ olan ^{45}x atomunda ne?? neytron vardır?

- ☐ 25
☐ 23
☐ 22
☐ 21
☒ 24

151 x^+ , y^{3+} ve x^{3-} ionlarında eyni sayda elektron var. x, y ve z elementlerini proton saylarının azalma ardıcılığı ile düzün.

- ☐ x, z, y
☒ y, x, z
☐ z, x, y
☐ x, y, z
☐ y, z, x

152 İonlaşma enerjisinin tənliyini göstərin.

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

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

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

☐ 4d və 5p; 5s və 4d; 6s və 4f

154 x^{3+} ionunun qısa elektron formulu ... $3d^{10}4s^2$ ilə qurtarır. x-atomunun valent elektronlarının sayını müəyyən edin.

- ☐ 3
☐ 15
☐ 10
☒ 5
☐ 2

155 Hansı sıradakı elementlər xassə etibarilə oxşardır?

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

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

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

157 Hansı sırada yalnız s-elementləri yerləşmişdir?

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

158 Elektron formulu ... $3s^23p^3$ olan elementin yuxarı və aşağı oksidləşmə dərəcələri neçədir?

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

159 Elektron formulu ... $3d^84s^2$ olan elementin dövri sistem cədvəlindəki yerini tapın. dövr ; qrup

- ☐ 3 7A
☐ 4 7B
☐ 3 8B
☐ 3 8A
☒ 4 8B

160 Atomları valent elektronlarının artma ardıcılığı ilə düzün. I. 15x II. 17y III. 20z

- ☐ x, y, z
☐ z, y, x
☒ z, y, x
☐ y, x, z
☐ [yeni cavab]

161 9 protonu və 10 neytronu olan elementin nisbi atom kütləsini tapın.

- ☐ 90

- ☐ 10
☐ 1
☒ 19
☐ 9

162 . x atomunun maksimum həyacanlanma halı $ns1np3$ ndy kimidir. Uyğunluğu müəyyən edin. x atomu y I. 7N 1 II. 15P 2 III. 17Cl 3

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

163 ${}_{24}\text{Cr}^{6+}$ ionunda olan elektronların sayı x^{3-} ionundakı elektron sayına bərabərdir. x atomunun elektron formulunu müəyyən edin.

- ☐ ... 3s23p5
☐ ... 3s23p4
☐ ... 3s23p6
☐ ... 3d34s2
☒ ... 3s23p3

164 3p yarım səviyyəsində 3 elektron olan elementin sıra nömrəsini müəyyən edin.

- ☐ 18
☐ 8
☐ 12
☒ 15
☐ 16

165 Y +5 ionunda 10 elektron və 16 neytron var. Y-in nisbi atom kütləsini müəyyən edin.

- ☒ 31
☐ 21
☐ 26
☐ 27
☐ 25

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

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

167 XO_3^{2-} ionunda 32 elektron var.X-elementinin dövr sisteminde mövqeyini müəyyən edin

Qrup

Dövr

- ☐ II A, 4
☒ IV A, 2
☐ IV B, 3
☐ IV A, 5
☐ VI A, 2

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

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

169 Hansı sırada yalnız s-elementləri yerləşmişdir?

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

170 Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləşmələr əmələ gətirmirlər?

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

171 Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləşmələr əmələ gətirirlər?

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

172 Hansı sıradakı elementlər xassə etibarilə oxşardır?

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

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

- ☐ O_2H_4 ; P_4
☐ CO; NH_3
☒ O_2H_2 ; N_2
☐ O_3 ; Cl_2
☐ H_3 ; C_2H_4

174 Hansı orbitalların örtülməsi π -rabitə yarada bilər?

- ☒ p – p
☐ sp^2 – s
☐ sp – p
☐ p^2 – sp^2
☐ p^2 – p

175 ClO_4^- ionunda xlor atomunun elektron formulunu müəyyən edin (

$_{17}\text{Cl}, _8\text{O}$)

- ☒ ... 3s13p33d2
☐ ... 2s22p6
☐ ... 3s23p33d2
☐ ... 3s23p33d2
☐ ... 3S23p43d1

176 XY_3 tipli ion rabitəli birləşmədə ionlar 120 elektrondur. XY_3 molekulunda cəmi 40 elektron var. Neytral x və y atomlarının qısa elektron formulunu müəyyən edin. x y

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

177 ... 2S22p5 elektron formuluna malik elementin ən kiçik(x) və ən böyük (y) oksidəşmə dərəcəsinə müəyyən edin. x y

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

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

- ☒ $\text{NH}_4\text{Cl}, \text{NH}_4\text{NO}_3$
☐ $\text{CH}_3\text{COONa}, \text{CH}_3\text{COONH}_4$
☐ HBr, KNO_3
☐ CO, CaSO_4
☐ $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3, \text{KMnO}_4$

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

- ☐ 4:1
☐ 4:2
☐ 3:1
☒ 5:1
☐ 5:2

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

- ☐ H_3NH_2
☐ S_2O_4
☐ KBr
☐ H_3OH
☒ a_2SiO_3

181 Hansı birləşmələrdə x elementinin oksidləşmə dərəcəsi eynidir?

- I. Na_3XO_4 II. CaXO_4
 III. NaXO_4 IV. $\text{Ca}_3(\text{XO}_4)_2$

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

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

- ☐ 4:1
☐ 4:2
☐ 5:2
☐ 3:1
☒ 5:1

183 Qeyri-polyar kovalent rabitələr birləşmələr sırasını göstərin.

- ☐ NaCl, LiCl, KCl
☐ MgO, ZnO, FeO
☐ SO₂, CO₃, SO₃
☐ HCl, HF, HBr
☒ H₂, F₂, O₂

184 Polyar-kovalent rabitəli birləşmələr sırasını göstərin.

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

185 Qeyri-polyar kovalent rabitələr birləşmələr sırasını göstərin.

- ☐ MgO, ZnO, FeO
☐ NaCl, LiCl, KCl
☐ SO₂, CO₃, SO₃
☐ HCl, HF, HBr
☒ H₂, F₂, O₂

186 Hansı sıradakı maddələrin tərkibində yalnız polyar kovalent rabitə var?

- ☐ NH₃, N₂, NO₂
☐) F₂, O₂, N₂
☒ NH₃, H₂O, CH₄
☐ HCl, NaCl, Cl₂
☐ H₂S, H₂SO₄, C₂H₆

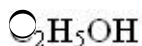
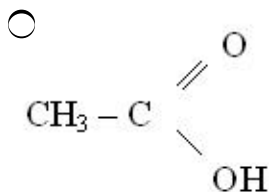
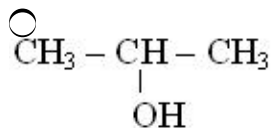
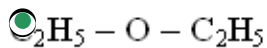
187 Hansı sıra birləşmələrində donor-akseptor mexanizmi üzrə əmələ gələn kimyəvi rabitə var?

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

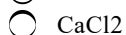
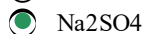
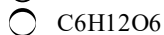
188 Hansı reaksiyadan alınan birləşmədə donor-akseptor mexanizmi ilə polyar kovalent rabitə yaranır?

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

189 Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur?



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



191 Hansı maddə molekulunda donor-akseptor mexanizmi ilə əmələ gəlmiş kovalent rabitə var? I. NH_3 II. NH_4Cl III. CO IV. CO_2

☒ II, III

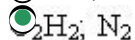
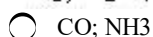
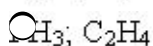
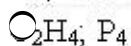
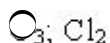
☐ I, II

☐ yalnız IV

☐ II, IV

☐ III, IV

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



193 Hansı element cütünün maksimum valentliyi dövri sistem cədvəlində qrup nömrəsinə bərabər deyil?

☐ O, Ca

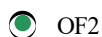
☐ F, Cl

☐ O, S

☐ N, P

☒ F, N

194 Hansı birləşmədə oksigen ən yüksək oksidləşmə dərəcəsi göstərir?



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

- ☐ $\text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{HNO}_3 \rightarrow$
☐ $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2 \rightarrow$
☐ $\text{NO} + \text{O}_2 \rightarrow$
☐ $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
☒ $\text{NH}_3 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$

196 Hansı orbitalların örtülməsi π -rabitə yarada bilər?

- ☐ $p^2 - p$
☐ $p^2 - sp^2$
☐ $sp^2 - s$
☐ $sp - p$
☒ $p - p$

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

- ☐ H_3OH
☐ KBr
☒ Ca_2SiO_3
☐ H_3NH_2
☐ O_2SO_4

198 Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur?

- ☐ $\text{CH}_3 - \underset{\text{OH}}{\text{CH}} - \text{CH}_3$
☒ $\text{C}_2\text{H}_5 - \text{O} - \text{C}_2\text{H}_5$
☐ HF
☐ $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
☐ $\text{CH}_3 - \text{C} \begin{array}{l} \nearrow \text{O} \\ \searrow \text{OH} \end{array}$

199 Polyar-kovalent rabitəli birləşmələr sırasını göstərin.

- ☐ $\text{KCl}, \text{KBr}, \text{KI}$
☐ $\text{NaCl}, \text{LiCl}, \text{KCl}$
☐ $\text{N}_2, \text{O}_2, \text{Br}_2$
☐ $\text{MnO}, \text{CaO}, \text{FeO}$
☒ $\text{NO}_2, \text{SO}_2, \text{CO}_2$

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

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

201 N_2 molekulunda rabitələrin yaranmasında neçə elektron iştirak edir?

- ☐ 5

- ☐ 2
☐ 4
☒ 6
☐ 3

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

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

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

- ☐ MgCl2
☐ CaCl2
☐ OF2
☒ SCl2
☐ SO2

204 N2 molekulunda rabitələrin yaranmasında neçə elektron iştirak edir?

- ☐ 3
☐ 2
☐ 4
☒ 6
☐ 5

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

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

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

- ☒ C3H4
☐ H2O2
☐ CH2Cl2
☐ H2SO4
☐ CO2

207 Maddələri kükürdün oksidləşmə dərəcəsinin artma ardıcılığı ilə düzün. 1. H2 SO4 2. Na2S 3. CaSO4

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

208 Hansı maddə ion tipli kristal qəfəs əmələ gətirmir?

- ☐ CaCO3
☒ HClO3
☐ NaHSO4
☐ XCl
☐ NaOH

209 Xarici elektron konfigurasiyası $..ns3np3$ olan elementin minimum və maksimum oksidləşmə dərəcəsini müəyyən edin. Minimum Maksimum

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

210 . X^{3+} ionunda 12 elektron var. Hansı ifadə doğrudur. I. X Geyri metaldır II. II dövr 7A qrupunda yerləşir II. - ilə polyarvalent rabitələri XY_3 bircəsnəsini əmələ getirir.

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

211 $CH=CH-CH=CH$ molekulunda sıqma (σ) və pr (π) rabitələrin sayıml müəyyən edin. σ π

- ☐ 6, 2
☒ 9, 2
☐ 7, 1
☐ 3, 2
☐ 9, 1

212 I qrupun əsas yarımqrup elementləri VII qrupun əsas ya-rım-qrup elementləri ilə hansı rabitə əmələ gətirməklə birlə-şərlər?

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

213 Hansı qrupdakı maddələr moleklyar tipli kristal qəfəs yarada bilər?

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

214 Verilmiş birləşmələr sırasında kimyəvi rabitənin xarakteri necə dəyişir? $Br_2 - HBr - KBr$

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

215 Azot molekulunda neçə σ (sıqma) və π (pi) rabitə var?

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

216 Hansı molekullar mayi halda hidrogen rabitəsi əmələ yetirir? I. HF II. C_2H_5OH III. CH_4

- ☐ yalnız I

- ☒ I,II
☐ yalnız II
☐ II,III
☐ I,III

217 P 2 O5 molekulunda pi(pi) rabitələr ümumi rabitələrin neçə faizini təşkil edir?

- ☐ 30
☐ 60
☐ 10
☐ 50
☒ 40

218 Hansı molekularda x elementlərinin oksidləşmə dərəcəsi eynidir? I. HXO2 II. XSO4 III. XPO4 IV. Ca3X2

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

219 Hansı maddənin molekulu polyardır? I. CH4 II. H2S III. CO2–

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

220 Hansı qrupdakı maddələr moleklyar tipli kristal qəfəs yarada bilər?

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

221 Hansı birləşmədə oksigenin valentliyi oksidləşmə dərəcəsi ədədi qiymətlə bərabərdir? I. H2O II. CO III. H2O2 IV. OF2

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

222 H2O, NH3 və CH3Cl molekulları üçün hansı ifadə doğrudur? I. polyardır II. mərkəzi atom sp3 hibridləşmə vəziyyətindədir III. valent bucaqlar eynidir

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

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

- ☐ SO2
☐ MgCl2
☐ OF2
☒ SCl2

☐ CaCl₂

224 Azot üçün hansı ifadə doğru deyil?

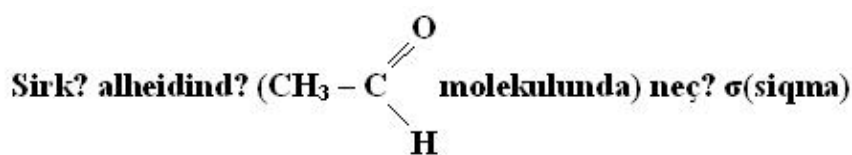


- ☒ II, III
☐ yalnız II
☐ yalnız III
☐ I, III
☐ yalnız I

225 . x elementi hidrogenlə polyar kovalent rabitəli XH₃ tipli birləşmə əmələ gətirirsə, onun oksigenlə baş oksidinin formulu müəyyən edin.

- ☐ XO
☐ X₂O
☐ X₂O₃
☒ X₂O₅
☐ XO₂

226



və neçə π (pi) rabitə var?

- ☐ 5σ, 1π
☐ 5σ, 2π
☐ 4σ, 2π
☐ 3σ, 1π
☒ 6σ, 1π

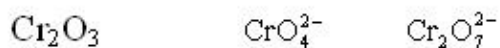
227

Element	Elektron konfigurasiyası
x	... 3d ⁵ 4s ¹
y	... 3d ⁰ 4s ¹
z	... 3d ¹⁰ 4s ¹

Hansı element sabit valentlidir?

- ☐ y, z
☐ yalnız z
☒ yalnız y
☐ yalnız x
☐ x, y

228 Cr₂O₃ molekulunda, CrO₄²⁻ və Cr₂O₇²⁻ ionlarında xromun oksidləşmə dərəcəsini müəyyən edin.



- ☐ +3 +6 +7
☐ +3 +7 +7
☐ +6 +6 +7
☐ +6 +6 +7

☒ +3 ,..... +6 +6

229 Orbital radiusuna aid olan müddəni göstərin.

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

230 Maddənin plazma halına aid olan müddəni göstərin.

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

231 Süni radioaktivliyə aid olan müddəni göstərin.

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

232 Süni nüvə reaksiyasını ilk dəfə hansı alim kəşf etmişdir?

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

233 Orbitaların nüvə ilə rabitəsinin zəifləməsinin ardıcılığı hansı sxemdə düzgün verilmişdir?

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

234 entalpiyanın termodinamik ifadəsini göstərin.

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

235 Göstərilən sıraların hansında rabitənin uzunluğu qanunauyğun artır?

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

236 Valent rabitələri nəzəriyyəsinə aid olan müddəni göstərin.

- ☐ atomlar arasında kimyəvi rabitə yaranarkən valent elektronları delokallaşır
☐ atomlar arasında kimyəvi rabitənin yaranmasında bir elektron iştirak edir

- ☐ atomlar arasında kimyəvi rabitə çoxmərkəzlidir
☒ atomlar arasında kimyəvi rabitə elektron cütləri vasitəsilə yaranır
☐ kimyəvi rabitə elektrostatik xarakterlidir

237 Orbitaların elektronlarla dolmasının ardıcılığı hansı sırada düzgün verilmişdir?

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

238 NO iştirakı ilə aparılan $2\text{SO}_2(\text{q}) + \text{O}_2(\text{q}) \rightarrow 2\text{SO}_3(\text{q})$ reaksiyanın aid olduğu kataliz prosesini göstərin.

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

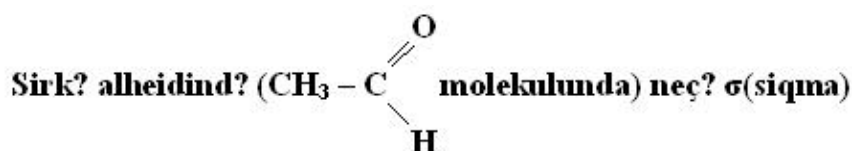
239 V_2O_5 iştirakı ilə aparılan $2\text{SO}_2(\text{q}) + \text{O}_2(\text{q}) \rightarrow 2\text{SO}_3(\text{q})$ reaksiyanın aid olduğu kataliz prosesini göstərin.

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

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

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

241



və neçə π (pi) rabitə var?

- ☐ $3\sigma, 1\pi$
☒ $6\sigma, 1\pi$
☐ $5\sigma, 2\pi$
☐ $4\sigma, 2\pi$
☐ $5\sigma, 1\pi$

242 Hansı sırada yalnız ion rabitəli birləşmələr verilmişdir?

- ☐ CaS, KF, HCl
☐ CaO, Mg_3N_2 , SCl_2
☐ CaH_2 , SO_2 , SO_3
☒ KF, CaBr_2 , NaCl
☐ N_2O_5 , CCl_4 , SiF_4

243 Atomun nüvəsinə aid olan xassələri göstərin.

- ☐ optiki və rentgen spektrləri
☐ Rentgen spektrləri və kütlə

- ☐ optiki spektrlər və kütlə
☒ kütlə və radioaktivlik
☐ radioaktivlik və optiki spektrlər

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

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

245 Hansı sırada yalnız polyar kovalent rabitəli birləşmələr verilmişdir?

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

246 Hansı sırada yalnız ion rabitəli birləşmələr verilmişdir?

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

247 . Baş kvant ədədinin qiyməti eyni olan yarımsəviyyələrdə elektronların daxilə nüfuz etməsi hansı sxemdə düzgün verilmişdir?

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

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

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

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

- ☐ 2
☐ 2,5
☐ 3,5
☐ 4
☒ 3

250 $2\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{S}$ Reaksiyasında H₂ S qabılığım 3 dəfə azaldıb O₂- in qatılığını isə 3 dəfə artırıqda sürət neçə dəfə dəyişər?

- ☐ 1,2
☐ 0,8
☐ 0,6
☒ 1,0
☐ 0,4

251 90 C reaksiya 3 deqiqeye, 110 C də isə 20 saniyəyə başa çatır. Reaksiyanın temperatur əmsalını müəyyən edin.

- ☐ 5
☒ 3
☐ 2
☐ 1
☐ 4

252 . $4\text{Al} + \text{O}_2 = 2\text{Al}_2\text{O}_3 + Q$ kc

Termo kimyəvi tənliyi üçün hansı ifadə doğrudur?

- I. Al-nin yanma istiliyi $\frac{Q}{4}$ kc/mol-dur.
 II. Al_2O_3 -ün emele gəlmə $\frac{Q}{4}$ kc/mol-dur.
 III. Bu reaksiya üçün $\Delta H > 0$ -dur.

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

253 $2\text{C}_2\text{H}_5 + 5\text{CO}_2 \rightarrow 4\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + Q$ (n.ş) II,2 e asetilen yandıqda 650 kc istilik ayrılır. Asetilenin yanma istiliyini müəyyən edin.

- ☐ 5200
☐ 1950
☒ 1300
☐ 650
☐ 2600

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

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

255 $\text{CH}_4(\text{q}) + \text{H}_2\text{O}(\text{q}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{q}) + 3\text{H}_2(\text{q}) - Q$ reaksiyasında tarazlığı məhsulun alınması istiqamətinə necə yönəltmək olar?

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

256 $\text{H}_2(\text{q}) + \text{S}(\text{b}) \rightleftharpoons \text{H}_2\text{S}(\text{q}) + Q$ 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

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

257 Kimyəvi tarazlığa hansı faktor təsir etmir?

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

258 Kimyəvi reaksiyanın sürətinin ölçü vahidini göstərin.

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

259 Homogen reaksiyanı göstərin.

- ☐ $\text{ZnO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{Zn} + \text{H}_2\text{O}$
- ☐ $3\text{Fe} + 3\text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4$
- ☐ $\text{CaO} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3$
- ☒ $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$
- ☐ $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$

260 Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?

- ☒ $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \rightleftharpoons 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$
- ☐ $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{SO}_3$
- ☐ $\text{C} + \text{H}_2\text{O}(\text{buxar}) \rightleftharpoons \text{CO} + \text{H}_2$
- ☐ $\text{C} + \text{CO}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}$
- ☐ $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$

261 Hansı halda təzyiqin azalması tarazlığı başlanğıc maddələr istiqamətinə yönəldir?

- ☐ $\text{C} + \text{CO}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}$
- ☐ $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}$
- ☐ $\text{N}_2 + \text{I}_2 \rightleftharpoons 2\text{HI}$
- ☒ $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$
- ☐ $\text{N}_2\text{O}_4 \rightleftharpoons 2\text{NO}_2$

262 Hansı reaksiyanın sürətinə tarazlığın dəyişməsi təsir etmir?

- ☐ $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CO} + 3\text{H}_2$
- ☒ $2\text{Al} + 3\text{S} \rightarrow \text{Al}_2\text{S}_3$
- ☐ $2\text{Al} + 3\text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{AlCl}_3$
- ☐ $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$
- ☐ $2\text{K} + \text{H}_2 \rightarrow 2\text{KH}$

263 Heterogen sistemi göstərin.

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

264 240 q 25%-li məhluldakı suyun mol sayını müəyyən edin.

- ☐ 8
- ☐ 12
- ☐ 18

- ☐ 16
☒ 10

265 $4\text{HCl}(\text{q}) + \text{O}_2(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{Cl}_2(\text{q}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{q})$ hansı halda tarazlıq sola yönəlir?

- I. O_2 -nin qatılığının artması II. Cl_2 -nin qatılığının artması
 III. təzyiqin artması IV. təzyiqin azalması

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

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

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

267 Hansı maddələr adsorbatlar adlanır?

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

268 Adsorbsiya nədir?

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

269 200 q 20%-li duz məhluluna 120 q duz əlavə edilir. Məhlulun qatılığını hesablayın?

- ☐ 30
☐ 40
☐ 25
☐ 30
☒ 50

270 5 mol suda 0,1 mol KHCO_3 duzu həll edilir. Məhlulda duzun kütlə payını (%-lə) hesablayın.

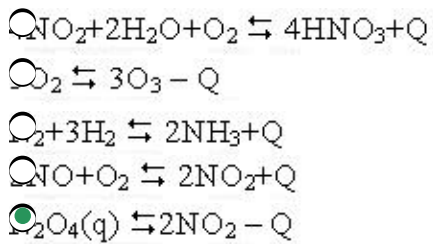
- ☒ 10
☐ 5
☐ 12
☐ 20

271 Doymuş məhlulun kütləsi 200 q-dır. 20C-də məhlulda həll olan maddənin kütlə payı 20 %-dir. Verilmiş temperaturda həll olmuş maddənin həll olma əmsalını (q/l-lə) müəyyən edin.

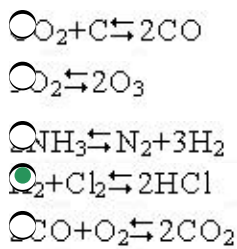
- ☐ 500
☐ 150

- ☐ 100
☒ 200
☐ 250

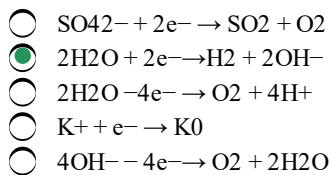
272 Hansı halda təzyiqin artması və temperaturun azalması tarazlığı başlanğıc maddələr alınan tərəfə yönəldir?



273 Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?



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



275 L= 2 olan yarımsəviyyədə maksimum neçə elektron olar?

- ☐ 20
☒ 10
☐ 8
☐ 6
☐ 18

276 $\text{CH}_4(\text{q}) + \text{H}_2\text{O}(\text{q}) \rightleftharpoons 3\text{H}_2(\text{q}) + \text{CO}(\text{q}); \Delta H > 0$ Sistemdə kimyəvi tarazlıq hansı şəraitdə sağa yerini dəyişər?

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

277 Atomun valent təbəqəsinin normal halına uyğun gələn elektron formulunu göstərin

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

278 Ağac kömürünün adsorbsiyası hansı həlledicidə yüksək olar?

- ☐ xloroform
☒ su
☐ etil spirti

- ☐ aseton
- ☐ metil spirti

279 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

280 Hansı maddələr adsorbentlər adlanır?

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

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

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

282 Aşağıda verilən müddəalardan hansı atomun quruluşu ilə elementlərin dövrü sistemi arasında əlqəni ifadə edir.

- ☐ eyni dövrdə yerləşən elementlərin atomlarında müxtəlif sayda energetik səviyyə olur
- ☒ 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 yerləşməsinə uyğun olmur

283 Kimyəvi elementlərin dövrü sistemi nədir?

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

284 Dövrü qanunun inkişafında fiziki dövr nəyə əsaslanırdı?

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

285 Dövrü qanunun inkişafında kimyəvi dövr nəyə əsaslanırdı?

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

286 Dövrü qanunun inkişafında ikinci dövr necə adlanır?

- ☐ kimyəvi dövr

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

287 Dövri qanunun inkişafında birinci dövr necə adlanır?

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

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

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

289 Kimyəvi elementlərin təbii təsnifatı nəyə əsaslanır?

- ☐ Pauli peinsipinə
- ☒ dövri qanuna
- ☐ atomun quruluşuna
- ☐ valentliyə
- ☐ atomun Rezerford modelinə

290 $\text{H}_2(\text{q}) + \text{Br}_2(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{HBr}(\text{q}); \Delta H$ kiçikdir 0 Sistemdə kimyəvi tarazlıq hansı şəraitdə sağa yerini dəyişər?

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

291 $\text{SiO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{H}_2\text{SiO}_3 \downarrow$ Qısa ion tənliyi hansı maddələr arasında gedən reaksiyaya uyğundur?

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

292 $\text{CO}_2(\text{q}) + \text{C}(\text{b}) \rightleftharpoons 2\text{CO}(\text{q}); \Delta H > 0$ Sistemdə kimyəvi tarazlıq hansı şəraitdə sağa yerini dəyişər?

- ☐ CO_2 -nin qatılığının azalması
- ☒ temperaturun artırılması
- ☐ təzyiqin artırılması
- ☐ temperaturun azalması
- ☐ katalizatorun iştirakı

293 $\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} = \text{BaSO}_4 \downarrow$ Qısa ion tənliyi hansı maddələr arasında gedən reaksiyaya uyğundur?

- ☐ Ba və H_2SO_4
- ☐ BaCO_3 və K_2SO_4
- ☐ BaCO_3 və Na_2SO_4
- ☒ $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ və Na_2SO_4
- ☐ BaO və H_2SO_4

294 Kationa görə hidrolizə uğrayan duzların sırasını göstərin.

- ☐ $\text{KNO}_2, \text{Na}_2\text{CO}_3, \text{AlCl}_3, \text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
☐ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2, \text{Fe}(\text{NO}_3)_2, \text{Na}_2\text{CO}_3, \text{K}_3\text{PO}_4$
☐ $\text{KCN}, \text{KNO}_2, \text{Na}_2\text{CO}_3, \text{K}_3\text{PO}_4$
☐ $\text{NH}_4\text{Cl}, \text{AlCl}_3, \text{KCN}, \text{KNO}_2,$
☒ $\text{NH}_4\text{Cl}, \text{AlCl}_3, \text{Cu}(\text{NO}_3)_2, \text{Fe}(\text{NO}_3)_2$

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

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

296 Maqnit kvant ədədi üçün göstərilən müddəalardan hansı doğrudur.

- ☐ yarımsəviyyələrin nüvədən məsafəsini müəyyən edir
☒ yarımsəviyyələrdə orbitaların 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

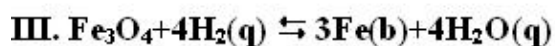
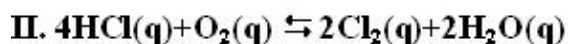
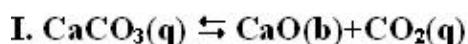
297 Hidrogen atomunda elektronun enerjisini xarakterizə edən müddəanı göstərin.

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

298 Natrium-hidroksidin əritisinin elektrolizində hansı məhsullar alınar?

- ☐ $\text{O}_2, \text{Na}_2\text{O}, \text{H}_2\text{O}$
☐ $\text{H}_2, \text{Na}_2\text{O}, \text{NaH}$
☐ $\text{O}_2, \text{H}_2\text{O}, \text{H}_2$
☐ $\text{Na}, \text{NaH}, \text{H}_2$
☒ $\text{Na}, \text{O}_2, \text{H}_2\text{O}$

299 Hansı reaksiyada təzyiqin artırılması tarazlığı başlanğıc maddələri tərəfinə yönəldir?



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

300 Atomun valent təbəqəsinin həyəcanlanmış halına uyğun gələn elektron formulunu göstərin.

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

301 Nüvənin daxilində orta sıxlıq nədən asılıdır?

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

302 Aşağıda verilən valent elektron təbəqələrindən hansından elektron qoparmaq üçün az enerji sərf olunur?

- ☐ 3s23p6
- ☐ 2s22p3
- ☐ 2s2
- ☒ 2s22p1
- ☐ 2s22p6

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

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

304 $\text{HCO}_3^- + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{OH}^- + \text{H}_2\text{CO}_3$ Hidroliz reaksiyasının ion tənliyinə uyğun gələn molekulyar tənliyi göstərin.

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

305 $\text{NH}_4\text{HCO}_3 + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{NH}_4\text{OH} + \text{H}_2\text{CO}_3$ Hidroliz reaksiyasının ion tənliyini göstərin.

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

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

- ☐ $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3, \text{CrCl}_2, \text{Cr}(\text{NO}_3)_3$
- ☐ $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3, \text{Cr}(\text{NO}_3)_3, \text{CrCl}_2$
- ☐ $\text{Cr}(\text{NO}_3)_3, \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3, \text{CrCl}_2$
- ☒ $\text{CrCl}_2, \text{Cr}(\text{NO}_3)_3, \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$
- ☐ $\text{Cr}(\text{NO}_3)_3, \text{CrCl}_2, \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$

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

- ☐ 180
- ☒ 120
- ☐ 90
- ☐ 60
- ☐ 140

308 20c-də reaksiya 20 dəqiqə ərzində qurtarır. əgər temperatur əmsalı 2 olarsa, həmin reaksiya 50C-də neçə dəqiqəyə qurtarar?

- ☒ 2,5
☐ 160
☐ 10
☐ 26
☐ 5

309 50C temperaturda 180 saniyə ərzində reaksiya qurtarır. 70C-də həmin reaksiya neçə saniyəyə qurtarar? Temperatur əmsalı 3-dür.

- ☐ 16
☐ 60
☐ 120
☐ 180
☒ 20

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

- ☐ 90
☐ 40
☒ 15
☐ 60
☐ 30

311 Reaksiya 100C temperaturda 40 dəqiqəyə qurtarır. Həmin reaksiya 130C temperaturda neçə dəqiqəyə qurtarar? Temperatur əmsalı 2-dir.

- ☐ 15
☐ 10
☒ 5
☐ 20
☐ 120

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

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

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

- ☐ 18
☐ 81
☐ 3
☐ 9
☒ 8

314 40C temperaturda reaksiyanın sürəti 0,6 mol/l·san. Sürətin temperatur əmsalı 3-ə bərabər olarsa, 80C temperaturda reaksiyanın sürətini tapın.

- ☒ 48,6
☐ 16,2
☐ 81
☐ 5,4
☐ 10,8

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

- ☐ 313
☐ 210
☐ 162
☐ 81
☒ 243

316 $\text{CH}_4(\text{qaz}) + \text{H}_2\text{O}(\text{buxar}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{qaz}) + 3\text{H}_2(\text{qaz}) - Q$ reaksiyasında hansı faktorların təsiri ilə kimyəvi tarazlıq sağa yönəlir?

I. katalizatoru dəyişməklə II. təzyiqi azaltmaqla
III. temperaturu artırmaqla IV. təzyiqi artırmaqla

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

317 Temperaturu 245C-dən 265C-ə qədər artırıqda reaksiyanın sürəti neçə dəfə artar?

- ☐ 18
☐ 3
☐ 27
☒ 9
☐ 81

318 Hansı mineral gübrə tərkibində əsas 2 qida elementi saxlayır?

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

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

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

320 Kaliumun hansı birləşməsi gübrə kimi işlədilir?

- ☐ KOH
☒ KCl
☐ $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COOK}$
☐ H_3COOK
☐ Q_2SiO_3

321 Укажите формулу медного купороса.

- ☐ $\text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3$
☒ $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
☐ $\text{Cu}(\text{HSO}_4)_2$
☐ CuSO_4

☐ $\text{Cu}(\text{HSO}_4)_2 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$

322 Что характерно для кристаллической серы?

- ☐ хорошо теплопроводность
- ☒ нерастворимость в воде
- ☐ черный цвет
- ☐ высокая электропроводность
- ☐ тугоплавкость

323 Что не характерно для кристаллической серы?

- ☐ нерастворимость в воде
- ☐ плохая теплопроводность
- ☒ высокая электропроводность
- ☐ желтый цвет
- ☐ легкоплавкость

324 При взаимодействии каких металлов с концентрированной серной кислотой образуется SO_2 , а с разбавленной серной кислотой H_2 ? I. Na II. Cu III. Fe IV. Zn

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

325 При нагревании какой группы металлов с концентрированной серной кислотой выделяется оксид серы (IV)?

- ☒ Cu, Hg
- ☐ K, Hg
- ☐ Cu, Ca
- ☐ Mg, Na
- ☐ Na, Ag

326 Сколько литров (н.у.) фтора максимум может реагировать с 160 г серы.?

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

327 какие утверждения можно отнести к сере? I. не реагирует с фосфором II. используется в производстве спичек III. плохо проводит теплоту

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

328 какое из высказываний по свойствам серы не является правильным?

- ☐ с йодом соединяется
- ☒ образует аллотропные видоизменения
- ☐ хорошо проводит тепло и электрический ток
- ☐ образует атомную кристаллическую решетку
- ☐ в воде хорошо растворяется

329 как следует поступить, чтобы повысить скорость обжига пирита в кипящем слое ? I. использовать кислород вместо воздуха II. уменьшить давление III. добыть пирит IV. увеличить температуру до 8000С

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

330

С какими катионами ион SO_4^{-2} образует осадки?

I. Cu^{+2} II. Pb^{+2} III. Ba^{+2} IV. Fe^{+2}

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

331 какое выражение неверно?

- ☐ сера не реагирует с йодом
☒ сера не реагирует с хлором
☐ сера не растворяется в воде
☐ SO_2 газ, тяжелее воздуха
☐ в молекуле SO_3 связи ковалентно-полярные

332 Что из нижеследующего нельзя отнести к применению серы в промышленности?

- ☒ получение пирита
☐ синтез сульфида углерода (IV)
☐ производство серной кислоты
☐ вулканизация каучука
☐ производство спичек

333 . какое утверждение верно для газов азота, водорода и хлороводорода?

- ☐ взаимодействуя с металлами, образуют летучие соединения
☐ восстанавливают оксиды
☐ взаимодействует с щелочами
☐ хорошо растворяются в воде
☒ их можно осушить с помощью концентрированной H_2SO_4

334 какое из высказываний по свойствам серы неверно?

- ☐ присоединяет хлор
☐ с йодом не соединяется
☐ образует молекулярную кристаллическую решетку
☒ не растворяется ни в одном растворителе
☐ реагирует с натрием и кальцием

335 Сколько граммов алюминия реагирует с 16 г серы?

- ☐ 45
☐ 18
☒ 9
☐ 27
☐ 36

336 какое утверждение верно для оксида серы (IV)?

- ☐ со щелочами не реагирует
- ☐ с водой образуют серную кислоту
- ☐ проявляет только восстановительные свойства
- ☒ газ с резким запахом
- ☐ не окисляется

337 Сколько моль H_2SO_4 можно получить из 1 моль FeS_2 ?

- ☐ 4
- ☐ 5
- ☒ 2
- ☐ 1
- ☐ 3

338 Что является общим для серы и кислорода?

- ☐ агрегатное состояние (н.у.)
- ☒ нахождение в природе в свободном состоянии
- ☐ взаимодействие с хлором
- ☐ взаимодействие с золотом
- ☐ хорошо растворимость в воде

339 какое соединение взаимодействует с водородом, хлором и кислородом?

- ☐ Au
- ☒ S
- ☐ Al
- ☐ CO_2
- ☐ NaOH

340 какое вещество нельзя осушить с помощью концентрированной серной кислоты?

- ☐ кислород
- ☐ азот
- ☐ оксид углерода (IV)
- ☒ аммиак
- ☐ хлороводород

341 какие утверждения можно отнести к сере? I. не реагирует с концентрированной HNO_3 II. используется в производстве серной кислоты III. встречается в природе только в виде соединений

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

342 какие металлы при взаимодействии с разбавленной серной кислотой образуют водород, но не вытесняют медь из раствора $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$?

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

343

Взаимодействием каких пар веществ можно получить оксид серы (IV)?

- I. S, O₂ II. CuSO₄, NaOH III. Cu, H₂SO₄ (конц.)
IV. Hg, H₂SO₄(разб.) V. Mg, H₂SO₄ (разб.)

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

344 Сколько молей гидроксида калия необходимо для полной нейтрализации 1 моль серной кислоты?

- ☐ 1,5
☐ 3
☒ 2
☐ 0,5
☐ 1

345 какое из приведенных веществ используется для вулканизации каучука?

- ☐ натриевая селитра
☐ сода
☐ фенол
☒ сера
☐ четырехпористый углерод

346 какая стадия не относится к процессу получения серной кислоты в промышленности? I. получение оксида серы (IV) II. поглощение оксида серы (IV) разбавленной серной кислотой III. каталитическое окисление оксида серы (IV) в оксид серы (VI) IV. поглощение оксида серы (VI) концентрированной серной кислотой

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

347 1 mol sulfat turşusunu neytrallaşdırmaq üçün neçə mol KOH lazımdır?

- ☐ 0,5
☐ 1
☒ 2
☐ 3
☐ 1,5

348 Hansı metalın duru sulfat turşusu ilə reaksiyasından H₂ alınır, lakin bu metal Cu(NO₃)₂ məhlulundan misi sıxışdırıb çıxara bilmir?

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

349 160 q kükürd ilə maksimum neçə litr flüor reaksiyaya girir?

- ☐ 672
☐ 112

- ☐ 224
☒ 336
☐ 448

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

- ☐ $\text{Ag}(\text{HCO}_3)_2, \text{FeO}, \text{N}_2$
☐ $\text{aHCO}_3, \text{C}, \text{Si}$
☒ $\text{a}_2\text{O}_2, \text{Na}_2\text{SO}_4, \text{Cu}$
☐ $\text{a}(\text{NO}_3)_2, \text{CaSiO}_3$
☐ $\text{Cl}, \text{MgO}, \text{CO}_2$

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

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

352 Kristallik kükürd üçün nə xarakterik deyil?

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

353 Kristallik kükürd üçün nə xarakterikdir?

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

354 Hansı sıradakı bütün maddələr kükürd ilə reaksiyaya daxil olurlar?

- ☒ $\text{O}_2, \text{O}_2, \text{Ca}$
☐ $\text{O}_2\text{O}, \text{HNO}_3$
☐ $\text{I}_2, \text{F}_2, \text{I}_2$
☐ $\text{O}_2\text{O}, \text{H}_2\text{SO}_3, \text{CaCl}_2$
☐ $\text{F}_2, \text{Al}, \text{I}_2$

355 SO_4^{2-} ionu hansı kationlar ilə çöküntü ?m?l? g?tirir?

I. Cu^{+2} II. Pb^{+2} III. Ba^{+2} IV. Fe^{+2}

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

356 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

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

357 Oksigen və kükürd üçün ümumi olan nədir?

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

358 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
☐ I, III, IV
☐ II, III, IV
☐ I, IV
☒ III, IV

359 200 ml 0,5 mol/l KOH məhlulu hazırlamaq üçün neçə mol qələvi lazımdır? (Sürət 27.11.2013 11:59:56)

- ☐ 0,05
☐ 0,01
☐ 0,2
☒ 0,1
☐ 0,02

360 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
☐ 200
☒ 100
☐ 50
☐ 250

361 Doymuş məhlulda duzun kütlə payı 20%-dir. 100q suda həll olan məhlulda bu duzun kütləsini hesablayın. (Sürət 27.11.2013 12:00:01)

- ☐ 35
☒ 25
☐ 18
☐ 10
☐ 30

362 Həllolma əmsalının ölçü vahidini göstərin. (Sürət 27.11.2013 12:00:04)

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

363 Həllolma haqqında hansı ifadə doğrudur? (Sürət 27.11.2013 12:00:07)

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

- ☐ həllolma yalnız fiziki prosesdir
- ☐ temperaturun artması ilə qazların həllolması yüksəlir

364 Hansı birləşmə suda həll olmur? (Sürət 27.11.2013 12:00:11)

- ☐ Ca(OH)_2
- ☒ CaCO_3
- ☐ Na_2SO_4
- ☐ KNO_3
- ☐ NaCl

365 Həllolma əmsalının ölçü vahidini göstərin.

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

366 Temperaturun artması ilə qazların həll olması necə dəyişir?

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

367 Normal məhlulun ölçü vahidini göstərin.

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

368 Həllolma haqqında hansı ifadə doğrudur?

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

369 Hansı üç metal natrium hidroksid məhlulu ilə reaksiyaya girmir?

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

370 20 q kalsium xloridi 180 ml suda həll etdilər. Alınmış məhlulda kalsium xloridin kütlə payını tapın.

- ☐ 18
- ☐ 11
- ☒ 10
- ☐ 9
- ☐ 14

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

- ☐ 35

- ☒ 25
☐ 18
☐ 10
☐ 30

372 Təzyiqin artması ilə hansı birləşmənin həll olması artır?

- ☐ H_2SO_4
☐ Na_2O
☐ NaNO_3
☐ KCl
☒ CO_2

373 Hansı birləşmə suda həll olmur?

- ☒ CaCO_3
☐ KNO_3
☐ $\text{Ca}(\text{OH})_2$
☐ NaCl
☐ Na_2SO_4

374 Hansı sıradakı maddələrin temperaturun artması ilə həll olması azalır?

- ☐ NH_4Cl , K_2SO_4 , NaCO_3
☐ KNO_3 , O_2 , CaCl
☐ NaCl , K_2CO_3 , NH_3
☒ NH_3 , CO_2 , O_2
☐ CO_2 , Na_2SO_4 , KCl

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

- ☐ $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$, NH_4Cl
☒ H_3 , HCl
☐ Ca_2CO_3 , $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$
☐ CO , NaCl
☐ O_2 , NaNO_3

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

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

377 . 200 ml 0,5 mol/l H_2SO_4 məhluluna 300 ml su əlavə edilir. Alınan məhlulun molyar qatılığını hesablayın. (Sürət 27.11.2013 11:59:35)

- ☐ 0,1
☐ 0,3
☐ 0,25
☒ 0,2
☐ 0,4

378 10 q duz 40 q suda həll edilir. Alınan məhlulda duzun kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 11:59:42)

- ☐ 40
☒ 20
☐ 10
☐ 5

☐ 25

379 20 q kalsium xloridi 180 ml suda həll etdilər. Alınmış məh-lulda kalsium xloridin kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 11:59:44)

- ☐ 18
☐ 11
☒ 10
☐ 9
☐ 14

380 20%-li məhlul hazırlamaq üçün 40 q şəkər neçə qram suda həll edilməlidir. (Sürət 27.11.2013 11:59:47)

- ☐ 260
☒ 160
☐ 80
☐ 40
☐ 200

381 200 q 40%-li məhlulda həll olmuş maddənin kütləsini tapın. (Sürət 27.11.2013 11:59:50)

- ☐ 100
☐ 50
☐ 40
☐ 20
☒ 80

382 Hansı sıradakı maddələrin temperaturun artması ilə həll olması azalır? (Sürət 27.11.2013 12:00:14)

- ☐ NH_4Cl , K_2SO_4 , NaCO_3
☒ NH_3 , CO_2 , O_2
☐ NaCl , K_2CO_3 , NH_3
☐ KNO_3 , O_2 , CaCl
☐ CO_2 , Na_2SO_4 , KCl

383 Hansı üç metal natrium hidroksid məhlulu ilə reaksiyaya girmir? (Sürət 27.11.2013 12:00:17)

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

384 Normal məhlulun ölçü vahidini göstərin. (Sürət 27.11.2013 12:00:20)

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

385 Tərkibində 4 q NaOH olan 250 ml məhlulun molyar qatılığı hesablayın. (Sürət 27.11.2013 12:00:32)

- ☐ 1
☐ 0,4
☐ 0,2
☐ 0,1
☒ 0,5

386 Təzyiqin artması ilə hansı birləşmənin həll olması artır? (Sürət 27.11.2013 12:00:35)

- ☐ H_2SO_4

- ☐ Na₂O
☐ NaNO₃
☐ KCl
☒ CO₂

387 Temperaturun artması ilə qazların həll olması necə dəyişir? (Sürət 27.11.2013 12:00:38)

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

388 Temperaturun yüksəlməsi ilə hansı iki maddənin suda həll olması azalır? (Sürət 27.11.2013 12:00:42)

- ☐ C₁₂H₂₂O₁₁, NH₄Cl
☒ H₂, HCl
☐ CaCO₃, C₁₂H₂₂O₁₁
☐ CO, NaCl
☐ O₂, NaNO₃

389 200 q doymuş məhlulda şəkərin kütlə payı 60%-dir. Həmin temperaturda şəkərin həllolma əmsalını hesablayın. (Sürət 27.11.2013 11:59:53)

- ☐ 1500
☐ 800
☒ 600
☐ 400
☐ 1250

390 Həllolma əmsalı 1000 q/l olan doymuş məhlulda duzun kütlə payını təyin edin. (Sürət 27.11.2013 12:02:50)

- ☐ 64
☐ 40
☐ 25
☐ 10
☒ 50

391 600 q 40%-li Na₂SO₄ məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıldıqda Na₂SO₄-ün kütlə payını müəyyən edin. (Sürət 27.11.2013 12:02:59)

- ☐ 10
☒ 30
☐ 40
☐ 20
☐ 25

392 Temperaturun artması ilə hansı sıradakı bütün maddələrin həll olması artır? (Sürət 27.11.2013 12:02:42)

- ☐ C₂H₆, NaOH, Ca(OH)₂
☐ SO₃, NO₂, P₂O₅
☐ CH₄, N₂, H₂
☒ KNO₃, KClO₄, Na₂CO₃
☐ FeCl₃, Ca(NO₃)₂, NO₂

393 800 q 20%-li natrium hidroksidi neytrallaşdırmaq üçün neçə qram sulfat turşusu lazımdır? (Sürət 27.11.2013 12:02:13)

- ☐ 19,6
☐ 49

- ☒ 196
☐ 98
☐ 9,8

394 600 q 40%-li Na_2SO_4 məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıldıqda Na_2SO_4 -ün kütlə payını müəyyən edin. (Sürət 27.11.2013 12:02:11)

- ☐ 10
☒ 30
☐ 40
☐ 20
☐ 25

395 500 ml məhlulda 1 mol NaOH həll edilmişdir. Həll olan maddənin molyar qatılığını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:02:08)

- ☒ 2
☐ 1
☐ 0,5
☐ 0,2
☐ 1,5

396 500 ml 4 M məhluldan qatılığı 2,5 M olan məhlul hazırlamaq üçün neçə ml su lazımdır? (Sürət 27.11.2013 12:02:05)

- ☐ 400
☐ 800
☐ 500
☒ 300
☐ 250

397 500 q 20%-li məhlul doymuşdur. Duzun həllolma əmsalını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:02:00)

- ☐ 400
☐ 200
☐ 100
☐ 50
☒ 250

398 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)

- ☐ 25
☒ 15
☐ 10
☐ 30
☐ 20

399 5 q şəkəri 15 q suda həll etdikdə alınan məhlulda şəkərin kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:53)

- ☐ 30
☐ 15
☐ 20
☐ 10
☒ 25

400 400 q məhlulda ($\rho=1,6 \text{ q/sm}^3$) 0,5 mol KOH həll edilmişdir. Həll olan maddənin molyar qatılığını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:51)

- ☒ 2
☐ 0,5
☐ 0,4

- ☐ 0,2
☐ 1

401 40 q xörək duzunu 160 q suda həll etdilər. Məhlulda xörək duzunun kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:47)

- ☐ 25
☐ 15
☐ 10
☐ 5
☒ 20

402 300q 20%-li məhlul hazırlamaq üçün neçə qram 30%-li məhlul lazımdır? (Sürət 27.11.2013 12:01:44)

- ☐ 500
☐ 300
☒ 200
☐ 100
☐ 400

403 300 q doymuş məhlulda 50 q duz vardır. Duzun həllolma əmsalını təyin edin. (Sürət 27.11.2013 12:01:39)

- ☐ 250
☐ 150
☐ 100
☐ 50
☒ 200

404 20C-də həllolma əmsalı $K_n=250$ q/l olan duzun doymuş məhlulunun kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:36)

- ☐ 50
☐ 25
☒ 20
☐ 10
☐ 40

405 20C temperaturda 200 q doymuş məhlulda 120 q kalsium nitrat vardır. Duzun həllolma əmsalını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:33)

- ☐ 150
☐ 375
☐ 600
☒ 1500
☐ 60

406 132 q suda 2 mol H_2S qazı həll edilir. əmələ gələn məhlulda sulfid turşusunun kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:29)

- ☐ 68
☒ 34
☐ 22
☐ 17
☐ 51

407 100 ml sulfat turşusu 220 q suda həll edilir. Alınan məhlulda turşunun kütlə payını tapın ($p_{H_2-SO_4}=1,8$). (Sürət 27.11.2013 12:01:26)

- ☐ 60
☒ 45
☐ 40
☐ 35

☐ 50

408 100 q 10%-li və 400 q 20%-li məhlul ilə quraşdırılır. Həll olan maddənin kütlə payını %-lə tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:23)

- ☐ 30
☐ 22
☒ 18
☐ 14
☐ 26

409 10%-li və 40%-li məhsulları qarışdırdıqda alınan məhlulda həll olan maddənin kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:19)

- ☐ 18
☒ 25
☐ 20
☐ 15
☐ 30

410 (Sürət 27.11.2013 12:01:16)

200 q 16%-li mis sulfat (II) məhlulunu hazırlamaq üçün neçə qram mis kuporosu ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) lazımdır?

$\text{Mr}(\text{CuSO}_4)=160$, $\text{Mr}(\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O})=250$

- ☐ 28
☒ 50
☐ 30
☐ 20
☐ 32

411 (Sürət 27.11.2013 12:01:13)

125 q $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ -nu 275 q suda həll etdikdə neçə faizli məhlul alınar? ($\text{Mr} \text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}=250$ $\text{Mr} \text{CuSO}_4=160$).

- ☐ 25
☐ 10
☐ 50
☐ 40
☒ 20

412 p –orbitallarında elektronun spininə görə fərqli vəziyyətlərin sayını göstərin.

- ☐ 10
☐ 2
☐ 3
☒ 6
☐ 5

413 Aktivləşmə enerjisi nədir?

- ☐ qatılığın təsirindən maddənin aktivliyinin artması
☐ temperaturun təsirindən maddənin aktivliyinin artması
☐ katalizatorun təsirindən maddənin aktivliyinin artması
☒ bir mol maddənin aktivləşməsi üçün sərf olunan enerji
☐ təzyiqin təsirindən maddənin aktivliyinin artması

414 Tarazlıqda olan sistemin uzun müddət sabit qalması hansı şəraitdə mümkündür?

- ☐ qatılıq və temperatur dəyişdikdə
- ☐ yalnız temperatur dəyişdikdə
- ☐ yalnız qatılıq dəyişdikdə
- ☒ xarici şərait dəyişmədikdə
- ☐ yalnız təzyiq dəyişdikdə

415 Tritium hansı elementin izotopudur?

- ☐ heliumun
- ☐ argonun
- ☐ fosforun
- ☒ hidrogenin
- ☐ tellurun

416 Deyterium hansı elementin izotopudur?

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

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

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

418 Xətti quruluşa malik olan molekulu göstərin?

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

419 Natrium-sulfatın suda məhlulunun elektrolizindən hansı məhsullar alınır?

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

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

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

421 Aşağıda göstərilən maddələrdən hansı suda məhlullarında hidrolizə uğrayar?

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

422 Aşağıda göstərilən maddələrdən hansında molekullarası hidrogen rabitəsi daha davamlıdır?

- ☐ H₂S
☐ NH₃
☐ HCl
☒ HF
☐ HBr

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

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

424 Azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyi bərabər olan birləşməni göstərin

- ☐ N₂H₄
☐ HNO₃
☐ N₂
☐ NH₂OH
☒ HNO₂

425 HNO₃ molekulunda azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyini göstərin.

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

426 K₃[Cr(C₂O₄)₃] tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- ☐ trioksalatoferrat(III)kalium
☐ dəmir(III) trioksalatokalium
☐ kalium trioksalatoxrom(III)
☒ kalium trioksalatoxromat(III)
☐ trioksalatokalium dəmir(III)

427 K₃[CoF₆] tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

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

428 [Pt(NH₃)₄]Cl₂ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

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

429 [Co(NH₃)₄Cl₂]Cl tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- ☐ kobaltat(III) dixlorotetrammin xlorid
☐ tetraamminkobalt(III) dixloroxlorid
☐ dixlorotetramminakobaltat(III) xlorid

- ☒ dixlorotetramminkobalt(III) xlorid
☐ kobalt(III)dixlorotetraammin xlorid

430 $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{Cl}$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

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

431 $[\text{Mn}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{SO}_4$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- ☐ heksaakvasulfato manqan(II)
☐ sulfatoheksaakva manqan(II)
☐ manqan(II) heksaakvasulfat
☒ heksaakvamanqan(II) sulfat
☐ heksaakvamanqanat(II) sulfat

432 $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4](\text{NO}_3)_2$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- ☐ dinitrattetraamminkuprat(II)
☐ mis(II) tetraammin nitrat
☐ tetraamminkuprat(II) nitrat
☒ tetraamminmis(II) nitrat
☐ kuprat(II) tetraammin nitrat

433 $\text{Na}_3[\text{Cr}(\text{CN})_6]$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

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

434 **6 ml sirke turşusu üzerine 194 ml su elave edilmişdir. Alınan məhlulda sirke turşusunun molyar qatılığı (mol/l-ile) ve kütle payı (%) hesablayın, $p(\text{CuC OH}) = .1\text{q/ml}$**

Molyar qatılıq $\frac{\text{mol}}{\text{l}}$

kütle payı %

- ☐ 0,6, 12
☐ 0,6, 6
☒ 0,5, 3
☐ 0,5, 6
☐ 0,3, 3

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

- ☐ 250
☐ 80
☐ 150
☒ 100
☐ 200

436 660 q suya 224 l H_2S əlavə etdikdə neçə faizli turşu məhlulu alınar? ($\text{MnH}_2\text{S}=3\text{H}$)

- ☐ 25
☐ 20

- ☐ 17
☐ 30
☒ 34

437 2,24 l NH_3 (n.ş-də) suda həll edilərək 500 ml məhlul hazırlanır. Alınan məhlulun molyar qabılığını hesablayın.

- ☐ 0,4
☒ 0,2
☐ 0,1
☐ 0,25
☐ 0,5

438 600 q 40%-li Na_2SO_4 məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıldıqda Na_2SO_4 -ün kütlə payını müəyyən edin.

- ☐ 10
☐ 20
☐ 40
☒ 30
☐ 25

439 $\text{KOH}:\text{H}_2\text{O}=0,5:4$ mol nisbətində olan məhlulda qələvinin kütlə payını tapın. $M_r(\text{KOH})=56$

- ☐ 32
☐ 14
☒ 28
☐ 7
☐ 34

440 200 q 16%-li mis sulfat (II) məhlulunu hazırlamaq üçün neçə qram mis kuporosu ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) lazımdır?
 $M_r(\text{CuSO}_4)=160$, $M_r(\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O})=250$

- ☐ 30
☒ 50
☐ 32
☐ 28
☐ 20

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

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

442 300q 20%-li məhlul hazırlamaq üçün neçə qram 30%-li məhlul lazımdır?

- ☐ 500
☐ 100
☒ 200
☐ 300
☐ 400

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

- ☐ 64
☒ 50
☐ 10

- ☐ 25
☐ 40

444 300 q doymuş məhlulda 50 q duz vardır. Duzun həllolma əmsalını təyin edin.

- ☐ 250
☐ 50
☐ 100
☐ 150
☒ 200

445 10%-li və 40%-li məhsulları qarışdırdıqda alınan məhlulda həll olan maddənin kütlə payını tapın.

- ☐ 20
☐ 15
☐ 18
☐ 30
☒ 25

446 800 q 20%-li natrium hidroksidi neytrallaşdırmaq üçün neçə qram sulfat turşusu lazımdır?

- ☒ 196
☐ 98
☐ 19,6
☐ 9,8
☐ 49

447 90 q xörək duzu məhluluna neçə qram su əlavə etmək lazımdır ki, 18%-li məhsulu alınsın?

- ☐ 200
☐ 500
☐ 450
☐ 162
☒ 410

448 20C temperaturda 200 q doymuş məhlulda 120 q kalsium nitrat vardır. Duzun həllolma əmsalını tapın.

- ☐ 150
☒ 1500
☐ 600
☐ 375
☐ 60

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

- ☐ 300
☐ 50
☒ 100
☐ 150
☐ 250

450 50 q 30%-li natrium xlorid məhlulunu 150 q 10%-li natrium xlorid məhlulu ilə qarışdırdıqda alınan məhlulda duzun kütlə payını tapın.

- ☒ 15
☐ 10
☐ 30
☐ 25
☐ 20

451 40 q xörək duzunu 160 q suda həll etdilər. Məhlulda xörək duzunun kütlə payını tapın.

- ☐ 15
☐ 5
☐ 25
☒ 20
☐ 10

452 100 q 10%-li və 400 q 20%-li məhlul ilə quraşdırılır. Həll olan maddənin kütlə payını %-lə tapın.

- ☐ 26
☒ 18
☐ 14
☐ 22
☐ 30

453 5 q şəkəri 15 q suda həll etdikdə alınan məhlulda şəkərin kütlə payını tapın.

- ☐ 20
☐ 10
☒ 25
☐ 30
☐ 15

454 800 q 20%-li natrium hidroksidi neytrallaşdırmaq üçün neçə qram sulfat turşusu lazımdır? (Sürət 27.11.2013 12:02:57)

- ☒ 196
☐ 19,6
☐ 9,8
☐ 49
☐ 98

455 90 q xörək duzu məhluluna neçə qram su əlavə etmək lazımdır ki, 18%-li məhsulu alınsın? (Sürət 27.11.2013 12:02:54)

- ☐ 200
☐ 500
☐ 450
☐ 162
☒ 410

456 $\text{KOH}:\text{H}_2\text{O}=0,5:4$ mol nisbətində olan məhlulda qələvinin kütlə payını tapın. $M_r(\text{KOH})=56$ (Sürət 27.11.2013 12:02:48)

- ☐ 14
☐ 32
☐ 34
☐ 7
☒ 28

457 Müəyyən temperaturda 550 q doymuş məhlulda 50 q duz vardır. Həmin temperaturda duzun həllolma əmsalını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:02:45)

- ☐ 50
☐ 300
☐ 250
☐ 150
☒ 100

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

- ☐ 250
☐ 100

- ☒ 200
☐ 300
☐ 400

459 Natrium-xloridin ərintisinin elektrolizi zamanı katodda 4,6 q metal alınmışdır. Anodda ayrılan xlorun həllmini (n.ş-də) hesablayın.

- ☐ 22,4
☐ 1,12
☒ 2,24
☐ 5,6
☐ 11,2

460 . Hansı duzun hidrolizindən turş duz alınır? I. CaCl_2 II. NaNO_3 III. K_2S

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

461 555 q 20% -li CaCl_2 məhlulunu tam elektroniz etdikdə elektrodlarda neçə (n.ş-də) l qaz ayrılır Mh (CaCl_2)=

- ☐ 89,6
☐ 11,2
☐ 22,4
☐ 33,6
☒ 44,8

462 Natrium –hidrokarbonat məhlulunu qızdırdıqda mühit necə dəyişər?

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

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

- ☐ HCl
☐ H_2SO_4
☐ SO_2
☐ Na_2SO_4
☒ NaOH

464 Molekulların davamlılığının ardıcıl azalmasına dair verilən sxemlərdən hansı doğrudur?

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

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

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

466 Hansı reaksiya sulu məhlulda axıra qədər getmir?

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

467 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

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

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

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

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

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

470 1 mol AlCl_3 suda həll olduqda məhlulda cəmi neçə ion əmələ gələr (dissosiasiya dərəcəsi $\alpha=100\%$)?

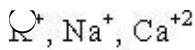
- ☐ $2,04 \cdot 10^{23}$
☒ $4,08 \cdot 10^{23}$
☐ $0,02 \cdot 10^{23}$
☐ $0,01 \cdot 10^{23}$
☐ $0,08 \cdot 10^{24}$

471 $\text{Mg}^{2+} + 2\text{OH}^- \longrightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2$ reaksiyasını aparmaq üçün hansı maddə götürülməlidir?

- ☒ $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2, \text{NaOH}$
☐ Mg, NaOH
☐ MgO, NaOH
☐ $\text{MgSO}_4, \text{Mg}(\text{OH})_2$
☐ $\text{MgO}, \text{H}_2\text{O}$

472 $\text{SO}_4^{2-}, \text{Cl}^-$ və CO_3^{2-} ionlarını uyğun olaraq hansı sıradakı kationlarla təyin etmək olar?

- ☒ $\text{Ca}^{+2}, \text{Ag}^+, \text{H}^+$
☐ $\text{Ca}^{+2}, \text{Ag}^+, \text{Na}^+$
☐ $\text{Ca}^{+2}, \text{Ag}^+, \text{Ca}^{+2}$
☐ $\text{Ca}^{+2}, \text{Na}^+, \text{H}^+$
☐



473 Hansı maddəni suda həll etdikdə məhlulda qələvi mühit yaranır?

- ☐ CO₂
☒ NH₃
☐ NO₂
☐ H₂S
☐ SO₂

474 Yalnız zəif elektrolitlərdən ibarət sıranı göstərin.

- ☒ H₃BO₃, H₂CO₃
☐ K₂SO₄, NaCl
☐ NaOH, Cu(OH)₂
☐ H₂O, HCl
☐ H₂SO₄, NaCl

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

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

476 Hansı ifadə doğru deyil?

- ☒ əsasi duzlar birbaşa dissosiasiya edir
☐ dissosiasiya zamanı həm H⁺, həm də OH⁻ ionlarını verən elektrolitlərə amfoter hidrosidlər deyilir
☐ ionlar quruluşuna və xassələrinə görə atomlardan fərqlənir
☐ məhlulların elektrik keçiriciliyi məhluldakı ionların sayından asılıdır
☐ normal duzlar birbaşa (pillsiz) dissosiasiya edir

477 CuCl₂-nin suda məhlulu üçün düzgün ifadə hansıdır? I. elektrik keçirir II. qələvi mühiti yaradır III. turş mühit yaradır

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

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

- ☐ HCl
☒ NaOH
☐ H₂SO₄
☐ H₂O
☐ HNO₃

479 $\text{Ca} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{N}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$ Reaksiya tenliyində oksidləşdiricinin əmsalını müəyyən edin.

- ☒ 10
☐ 1
☐ 4
☐ 2
☐ 8

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

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

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

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

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

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

483 Hansı sıradakı duzlar hidrolizə uğrayır?

- ☐ CaCO_3 , MgCO_3
- ☐ BaCO_3 , $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
- ☐ AgI , AgSO_4
- ☐ AgCl , AgBr
- ☒ Na_2CO_3 , CuCl_2

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

- ☒ $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$, ZnCl_2
- ☐ CaCl_2 , $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- ☐ $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$, $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$
- ☐ Na_3PO_4 , FeCl_3
- ☐ AlCl_3 , Al_2S_3

485 Hansı duzun hidrolizindən əsasi duz alınır?

- ☐ K_2SO_4
- ☐ $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- ☐ Na_3PO_4
- ☐ Na_2CO_3
- ☒ CuCl_2

486 Hansı duzu suda həll etdikdə turş mühit yaranır?

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

487 Hansı duz suda pis həll olur?

- ☐ ZnSO_4
- ☒ CuSO_4
- ☐ FeSO_4
- ☐ MgSO_4

☐ CaSO_4

488 Hansı maddəni suda həll etdikdə qələvi mühit yaranar?

- ☐ BaSO_4
☐ LiCl
☒ K_2CO_3
☐ CuSO_4
☐ HClO_4

489 Hidroliz etməyən maddəni göstərin.

- ☐ $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
☐ K_2CO_3
☒ KBr
☐ CuSO_4
☐ FeCl_3

490 Hansı duz hidroliz etmir?

I. K_2CO_3 II. AgCl III. KCl IV. AgNO_3

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

491 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

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

492 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

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

493 $\text{Cl}^{+7} \rightarrow \text{Cl}^1$ sxeminid? ne?? elektron q?bul edilmi?dir?

- ☒ 8
☐ 6
☐ 5
☐ 7
☐ 4

494 $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$ sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsalı neçədir?

- ☒ 2
☐ 6
☐ 4
☐ 1
☐ 3

495 Tərkibində 0,2 mol TeCl_3 duzu olan 200 ml məhlulda Cl^- ionlarının molyar qatılığı (mol/l-lə) hesablayın. (TeCl_3 -ün dissosiasiyasını 100% qəbul etməli)

- ☒ 3
☐ 0,5
☐ 0,6
☐ 1
☐ 2

496 CH_3COONa duzunun hidrolizini zəiflətmək üçün məhlula hansı maddə əlavə olunur?

- ☐ HCl
☐ H_2O
☐ H_2SO_4
☒ NaOH
☐ HNO_3

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

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

498 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

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

499 NH_4^+ və SO_4^{2-} ionlarını hansı maddənin məhlulu ilə təyin etmək olar?

- ☒ $\text{Ba}(\text{OH})_2$
☐ $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
☐ BaCl_2
☐ NaOH
☐ KOH

500 Hansı duzun hidrolizi zamanı əsasi duz alınır?

- ☐ NH_4NO_3
☐ Na_2SO_4
☐ NaCl
☐ MgSO_4
☒ ZnCl_2

501 Hansı duzun hidrolizinin qısa ion tənliyi $\text{X}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{X}(\text{OH})_2 + 2\text{H}^+$ kimdir?

I. FeCl_2

II. CaCl_2

III. BaCl_2

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

☐ II, III

502 $\text{Cu}^{+2} + 2\text{OH}^- \longrightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2$ reaksiyasını aparmaq üçün hansı maddələri götürülməlidir?

- ☒ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2, \text{KOH}$
☐ $\text{CuSO}_4, \text{Na}_2\text{SO}_4$
☐ CuO, NaOH
☐ Cu, NaOH
☐ $\text{CuO}, \text{H}_2\text{O}$

503 Hansı duzların hidrolizində eyni mühit alınır?

I. Na_2CO_3 II. NaCl III. FeCl_3 IV. AgNO_3

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

504 Hansı qrupda olan duzlar hidrolizə uğramır?

☐ $\text{Al}_2\text{S}_3, \text{AlCl}_3, \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$

☐ $\text{Na}_2\text{CO}_3, \text{CH}_3\text{COONa}, \text{Na}_2\text{SO}_4$

☒ $\text{NaNO}_3, \text{NaCl}, \text{Na}_2\text{SO}_4$

☐ $\text{NaCl}, \text{K}_2\text{CO}_3, \text{K}_3\text{PO}_4$

☐ $\text{NaNO}_3, \text{NaSO}_3, \text{Na}_2\text{S}$

505 760 ml suda 40 q natrium-hidroksid həll edildi. Alınmış məhlulda natrium-hidroksidin kütlə payını hesablayın (%-lə).

☒ 5

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

- ☐ 12
☐ 32
☐ 16
☒ 8
☐ 4

507 Təzyiqin artırılması qazların həll olmasını necə dəyişir?

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

508 Temperaturun artırılması qazların həll olmasını necə dəyişir?

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

- ☐ artırır, sonra azaldır

509 Hansı ifadə doğrudur?

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

510 393 q NaCl məhlulunun elektrolizi zamanı (n.ş –də) 44,8 l qaz ayrılmışdır. Alınan məhlulda NaOH –ın kütlə payını (% -lə) hesablayın. (Mr NaOH=40)

- ☒ 50
☐ 30
☐ 25
☐ 20
☐ 40

511 Anionları oksidləşmə qabiliyyətlərinin artması ardıcılığı ilə düzün. I. F- II. Cl- II. OH-

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

512 $\text{Cu} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$ Oksidləşmə reduksiya reaksiyasında reduksiyaediciyin əmsalını tapın.

- ☐ 8
☐ 4
☒ 3
☐ 2
☐ 6

513 $\text{Br}_2 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaBr} + \text{NaBrO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ tənliyi üzrə 6 mol brom reaksiyaya girir. I. oksidləşən II. reduksiya olunar brom atomlarının sayını müəyyən edin. (Na-avoqadro ədədidir) I II

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

514 $\text{P} + \text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{NO}$ Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdirici və reduksiyaediciyin əmsalları cəmini müəyyən edin.

- ☐ 2
☐ 5
☐ 4
☒ 8
☐ 6

515 $\text{Cu} + 4\text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{NO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ Reaksiya tənliyinə əsasən (n.ş. –də) 8,96 l qaz alınarsa neçə mol oksidləşdirici reduksiya olunar?

- ☐ 6
☐ 2
☐ 1
☐ 0,2
☒ 6

516 Hansı duzun m?hlulda hidrolizi $X^{2+} + HOH \rightleftharpoons HX + OH^-$ ion t?nliyi il? ifad? olunur?

- ☐ $ZnCO_3$
☐ $CuSO_4$
☐ CH_3COONa
☒ K_2CO_3
☐ $ZnCl_2$

517 Hansı reaksiyada çöküntü alınmır?

- ☐ $BaCl_2 + H_2SO_4 \rightarrow$
☐ $FeCl_3 + KOH \rightarrow$
☐ $AgNO_3 + NaCl \rightarrow$
☒ $NH_4Cl + NaOH \rightarrow$
☐ $Ca(HCO_3)_2 \xrightarrow{t}$

518 Hansı reaksiyanın qısa ion t?nliyi $Ca^{2+} + CO_3^{2-} \rightarrow CaCO_3$ kimidir?

- I. $CaCl_2 + Na_2CO_3 \rightarrow$** **II. $Ca(OH)_2 + CO_2 \rightarrow$**
III. $Ca(OH)_2 + Na_2CO_3 \rightarrow$

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

519 Hansı duzun hidrolizind?n yaranan mühit s?lv göst?rilmişdir?

- I. Na_2SO_3 – neytral** **II. $FeCl_3$ – turş** **III. $NaCl$ – q?l?vi**

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

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

- ☐ $BaCl_2 + AgNO_3 \rightarrow$
☒ $CH_3 + H_2SO_4 \rightarrow$
☐ $CO_2 + H_2SO_4 \rightarrow$
☐ $CH_3COONa + NaOH \xrightarrow{t}$
☐ $FeCl_3 + NaOH \rightarrow$

521 $C_6H_5NO_2 + (NH_4)_2S \rightarrow C_6H_5NH_2 + S + NH_3 + H_2O$ Oksidləşmə- reduksiya reaksiyasında ammoniyakın əmsalını müəyyən edin.

- ☐ 8
☐ 3
☐ 2
☐ 1
☒ 6

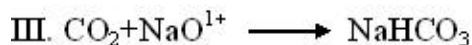
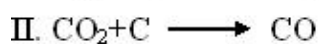
522 Hansı ion yalnız oksidləşdiricidir?

- ☐ Cr²⁺
☒ Al³⁺
☐ Fe²⁺
☐ Cl⁻
☐ S⁻²

523 $4\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + 3\text{KClO}_4$ reaksiyasında xlorun neçə faizi rediksiya olunmuşdur?

- ☐ 80
☐ 50
☐ 20
☒ 25
☐ 75

524 Hansı reaksiyada CO₂ oksidləşdiricidir?



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

525 Hansı reaksiyadan alınan duz hidroliz etmir?

- ☐ $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 \rightarrow$
☐ $\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
☐ $3\text{KOH} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$
☒ $\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{HNO}_3 \rightarrow$
☐ $\text{Fe}(\text{OH})_3 + 3\text{HCl} \rightarrow$

526 Hansı duzun elektroliz tənliyi suyun elektroliz tənliyi ilə eynidir? I. CuSO₄ II. Cu(NO₃)₂ III. CuCl₂ IV. CaF₂

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

527 Hansı duzun suda məhlulunda fenolftaleunun rəngi dəyişir?

- ☐ Al₂S₃
☐ NH₄Cl
☐ Al₂(SO₄)₃
☐ CaCl₂
☒ Na₂SO₃

528 Məhlulda turşu əlavə etdikdə hansı duzların hidrolizi zəifləyir?



- ☐ I, III, IV
☐ II, IV
☐ II, III

- ☐ I, II, III
☒ I, III

529 Hansı duzlar hidroliz? uğramır?

- I. KCl II. NH₄Cl III. Al₂S
 IV. CH₃COOK V. NaNO₃ VI. Na₂SO₄

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

530 Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.

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

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

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

532 $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$ sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsalı neçədir?

- ☐ 4
☐ 6
☒ 2
☐ 3
☐ 1

533 Cl^{+7} ? Cl^{-1} sxeminid? neçə elektron qəbul edilmişdir?

- ☐ 6
☐ 7
☐ 5
☐ 4
☒ 8

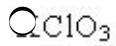
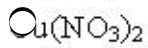
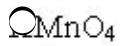
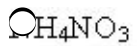
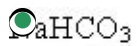
534 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

- ☐ Cl^+
☐ Cl_2
☒ Cl^{2-}
☐



☐ c

535 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?



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

☐ ii,iii,iv

☐ i,iii

☐ yalnız iii

☒ iii,v

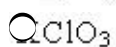
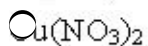
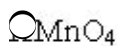
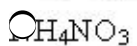
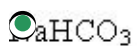
☐ ii,iv

537 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.



☐ c

538 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?



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

☐ ii,iii,iv

☐ i,iii

☒ iii,v

☐ yalnız iii

☐ ii,iv

540 Cl^{+7} ? Cl^{+1} sxeminid? neç? elektron q?bul edilmişdir?

☐ 6

☐ 7

☐ 5

☐ 4

☒ 8

541 $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$ sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsalı neçədir?

- ☒ 2
☐ 4
☐ 1
☐ 3
☐ 6

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

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

543 Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.

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

544 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?

- ☐ Na_2SO_4
☐ KCN
☒ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
☐ HNO_3
☐ CuCl_2

545 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?

- ☐ Na_2SO_4
☐ NaNO_3
☐ CuCl_2
☒ CuSO_4
☐ NaCl

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

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

547 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı anodda oksigen ayrılır?

- ☐ NaBr
☐ Na_2S

- ☐ KCl
☒ CuSO_4
☐ KCl

548 Hansı sıradaki duz məhlullarının elektrolizi zamanı katodda yalnız metal ayrılır?

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

549 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı məhlulda qəsas alınır?

I. Na_2SO_4 II. KCl III. NiSO_4 IV. CaCl_2

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

550 Hansı duz məhlulunun elektrolizi zamanı katodda hidrogen ayrılır?

- ☐ NaNO_3
☐ NaCl
☐ $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
☒ CuSO_4
☐ CaCl_2

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

- ☐ NaNO_3 , CuCl_2
☐ K_2SO_4 , $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$
☐ AgNO_3 , CaCl_2
☐ CuSO_4 , $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$
☒ Na_2S , $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

552 Hansı qrup maddələr sənayedə elektroliz üsulu ilə alınır?

- ☐ Na, P, S
☐ P, Al, N_2
☐ Cl_2 , N_2 , Fe
☐ K, Si, C
☒ Na, Ca, Cl_2

553 Kalium sulfid məhlulunun elektrolizi zamanı anodda hansı maddə ayrılır?

- ☐ H_2S
☐ SO_2
☐ O_2
☐ H_2
☒ S

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

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

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

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

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

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

557 Na₂SO₄ və KNO₃ məhlullarının elektrolizi zamanı elektrod-larda hansı maddələr alınır?

- ☒ H₂, O₂
- ☐ Na, K, H₂
- ☐ Na, O₂, SO₂
- ☐ H₂, NO₂
- ☐ SO₂, Na, K

558 0,2 mol dəmirin artıqlaması ilə götürülmüş duru sulfat turşusu ilə reaksiyasından (n.ş –də) neçə litr hidrogen qazı alınır?

- ☒ 4,48
- ☐ 5,6
- ☐ 2,24
- ☐ 3,36
- ☐ 6,72

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

- ☐ 20
- ☒ 10
- ☐ 25
- ☐ 5
- ☐ 40

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

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

561 Dəmir lövhəni X Cl duzunun sulu məhluluna saldıqda dəmirin kütləsi artır, Y Cl₂ məhluluna metallarını müəyyən edin. x y

- ☐ Ni, Cu

- ☐ Mg, Ni
☒ Cu, Zn
☐ Cr, Cu
☐ Ca, Zn

562 Hansı reaksiyanın getin?si mümkün deyil?

- I. $\text{Cu} + \text{H}_2\text{CO}_3 \longrightarrow$
 II. $\text{Hg} + \text{HNO}_3 \longrightarrow$
 III. $\text{FeO} + \text{KOH} \longrightarrow$
 IV. $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{FeCl}_3 \longrightarrow$
 V. $\text{ZnO} + \text{NaOH} \longrightarrow$

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

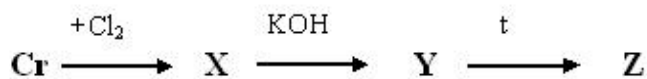
563 Hansı iki duzun məhlullarının elektrolizi zamanı elektrod-larda hidrogen və oksigen ayrılır?

- ☒ $\text{Na}(\text{NO}_3)_2, \text{K}_2\text{SO}_4$
☐ $\text{CuSO}_4, \text{Na}_3\text{PO}_4$
☐ $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2, \text{AgNO}_3$
☐ $\text{Na}_2\text{CO}_3, \text{AuCl}_3$
☐ $\text{K}_2\text{SO}_4, \text{Hg}(\text{NO}_3)_2$

564 Hansı metalın duru nitrat tərsusu ilə reaksiyası zamanı $\text{N}+5 \rightarrow \text{N}+2$ reduksiya prosesi baş verir?

- ☐ Na
☐ Al
☐ Fe
☐ Zn
☒ Cu

565



Z- maddəsinin müəyyən edin.

- ☐ K_2CrO_4
☐ $\text{Cr}(\text{OH})_2$
☒ Cr_2O_3
☐ $\text{Cr}(\text{OH})_3$
☐ CrO

566 Tərkibində 1 mol NaOH və 1 mol KOH olan məhlulun üzərinə tərkibində 1 mol H_2SO_4 olan məhlul əlavə edilsə hansı duz alınar?

- ☐ NaHSO_4
☐ Na_2SO_4
☐ KHSO_4
☒ NaKSO_4
☐ NaKSO_3

567 Natrium-perxloratın formulunu göstərin.

- ☒ NaClO₄
☐ NaClO₃
☐ NaCl
☐ NaClO
☐ NaClO₂

568 Hansı duzun adı düzgün deyil?

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

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

- ☐ NaNO₃
☐ NH₄NO₃
☐ KClO₃
☐ AgNO₃
☒ CaCO₃

570 28 q KOH ilə H₂SO₄-ün qarşılıqlı təsirində neçə qram K₂SO₄ alınar? Mr(KOH)=56, Mr(K₂SO₄)=174

- ☐ 46,2
☒ 43,5
☐ 32
☐ 26
☐ 38,4

571 250 q 15% məhlul hazırlamaq üçün nə qədər xörək duzu götürmək lazımdır?

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

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

- ☐ $\text{NaNO}_3 \xrightarrow{t}$
☐ $4\text{Na} + \text{O}_2 \rightarrow$
☐ $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
☐ $2\text{NaOH} + \text{Zn} \rightarrow$
☒ $\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{Na} \xrightarrow{t}$

573 Qələvi metalların ümumi elektron formulunu göstərin?

- ☐ ns^2np^2
☒ ns^1
☐ ns^2
☐ ns^2np^1
☐

...nd¹⁰ns²

574 CuSO₄ məhəculuna salınmış dəmir lövhənin kütləsi 8q artır. Neçə qram Cu reduksiya olunur?

- ☐ 28
☐ 56
☐ 48
☒ 64
☐ 32

575 Hansı formul doğru deyil?

- ☐ a₂HPO₄
☐ aH₃PO₄
☒ Na(OH)Cl
☐ H₄HSO₄
☐ (NH₄)₃PO₄

576 Natrium-xloratın formulunu göstərin.

- ☐ NaClO₂
☐ NaClO
☐ NaClO₄
☐ NaCl
☒ NaClO₃

577 Hansı sıradakı bütün elementlər sabit valentlidirlər?

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

578 Hansı oksid qələvilərlə reaksiyaya girmir?

- ☐ SO₃
☒ Na₂O
☐ CO₂
☐ N₂O₅
☐ SO₂

579 Hansı maddənin adı düzgün göstərilməmişdir?

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

580 Hansı maddənin köməyi ilə Fe⁺³, Zn⁺², Cu⁺² kationlarını təyin etmək olar?

- ☐ Fe(OH)₂
☐ NaCl
☐ NaNO₃
☒ NaOH
☐ Na₂CO₃

581 Hansı kimyəvi formula düzdür?

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

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

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

583 Suda hansı ionlar codluq yaradır?

- ☐ Mg^{+2} , K^+
☒ Ca^{+2} , Mg^{+2}
☐ Ca^{+2} , Na^+
☐ O^+ , Na^+
☐ H_4^+ , Na^+

584 Sənayedə CaO -di hansı birləşmədən alırlar?

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

585 Hansı duz suya müvəqqəti codluq verir?

- ☐ CaHCO_3
☐ CaSO_4
☐ MgCl_2
☐ MgSO_4
☒ $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$

586 S-elementlərin sırasını göstərin.

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

587 Mozli qanunundan çıxan nəticəni göstərin

- ☒ nüvənin yükü elementin sıra nömrəsinə bərabərdir
☐ elektronların sayı müsbət yüklərin sayından azdır
☐ elektronların sayı müsbət yüklərin sayından iki dəfə azdır
☐ elektronların sayı müsbət yüklərin sayından iki dəfə çoxdur
☐ nüvənin yükü elektronların sayına bərabərdir

588 $\text{Ca} + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{qatı}) \longrightarrow \text{CaSO}_4 + x + \text{H}_2\text{O}$ reaksiyasında x maddəsinin oksidləşdiricinin tərkibindəki azotun müddətini edin.

☐ O_2S , 1

☐ O_2S , 4

☐ O_2 , 2

☒ O_2S , 5

☐ O_2 , 1

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

☐ HNO_2

☐ NH_3

☐ NCl_3

☐ NF_3

☒ HNO_3

590 Hansı reaksiyanın köməyi ilə daimi cədluğu aradan qaldırmaq olar?

☐ $\text{MgSO}_4 + \text{BaCl}_2 \longrightarrow \text{BaSO}_4 + \text{MgCl}_2$

☐ $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 \xrightarrow{+} \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$

☒ $\text{CaSO}_4 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \longrightarrow \text{CaCO}_3 + \text{Na}_2\text{SO}_4$

☐ $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 \longrightarrow 2\text{CaCO}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$

☐ $\text{CaCl}_2 + 2\text{AgNO}_3 \longrightarrow \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{AgCl}$

591 Hansı reaksiya $\text{N}^{+5} \longrightarrow \text{N}^{+2}$ reaksiya prosesi baş verir?

I. $\text{Ca} + \text{HNO}_3(\text{qatı}) \longrightarrow$ II. $\text{Cu} + \text{HNO}_3(\text{duru}) \longrightarrow$

III. $\text{C} + \text{HNO}_3(\text{qatı}) \longrightarrow$

☒ yalnız II

☐ yalnız I

☐ II, III

☐ I, III

☐ I, II

592 . Hansı reaksiyalarda metal alınır?

I. $\text{CaO} + 3\text{C} \xrightarrow{t}$ II. $\text{Cr}_2\text{O}_3 + 2\text{Al} \xrightarrow{t}$

III. $\text{CaO} + \text{H}_2 \xrightarrow{t}$ IV. $\text{ZnO} + \text{C} \xrightarrow{t}$

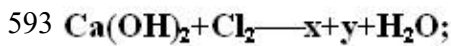
☒ I, III

☐ I, IV

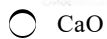
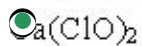
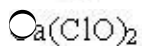
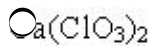
☐ II, III

☐ II, IV

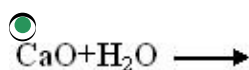
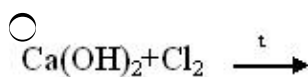
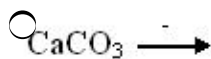
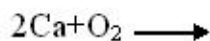
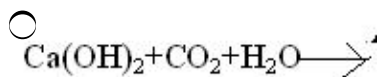
☐ I, II



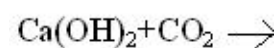
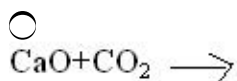
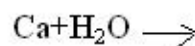
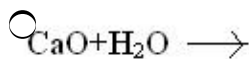
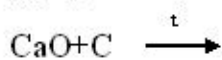
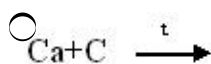
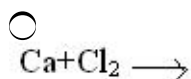
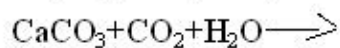
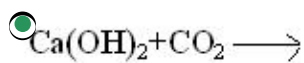
$y + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{HClO}$ reaksiyalarında y maddəsinin müəyyən edin.



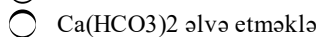
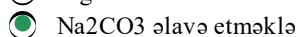
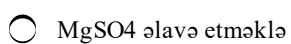
594 Hansı reaksiyadan sönmüş əhəng alınır?



595 Hansı reaksiya cütündən eyni maddə alınmır?



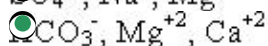
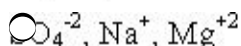
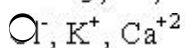
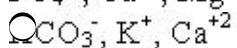
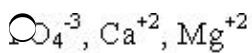
596 Müvəqqəti codluğu aradan qaldırmaq üçün hansı üsuldən istifadə edilir?



☐ filtr kağızından suyu buraxmaqla

☐ xlorlaşdırmaqla

597 Suda hansı ionlar müvəqqəti codluğu yaradırlar?



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

☐ -4

☐ -3

☐ -6

☒ -2

☐ -1

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

☐ -4

☐ -5

☐ -2

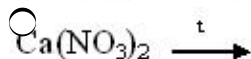
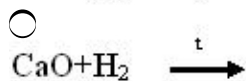
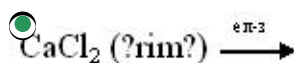
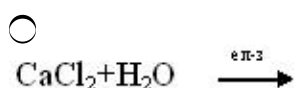
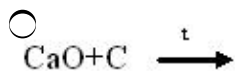
☒ -3

☐ -1

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

☐ NF_3
☐ NH_3
☐ HNO_2
☒ NH_2OH
☐ KNO_2

601 Sənayedə kalsiumu hansı sxem üzrə alırlar?



602 Rezerford modelində elektronların atomda yeri necə xarakterizə olunmuşdur?

☐ atomda elektronlar ellepsə bənzər orbitlər üzrə hərəkət edir

☐ atomda elektronlar nüvənin ətrafında bir dairəvi orbitdə toplanmışlar

☐ atomun nüvəsində müsbət və mənfi yüklər bərabər paylanmışlar

☒ atomda elektronlar nüvə ətrafında dairəvi orbitlər üzrə hərəkət edir

☐ atomda elektronlar nizamsız düzülmüşlər

603 Rezerford atomun kütləsinə dair hansı müddəanı təklif etmişdir?

☐ Müsbət yüklrin sayı atomun kütləsinə təsir etmir

☐ Atomun kütləsi müsbət və mənfi yüklərin sayından asılıdır

☐ Nüvədə atomun kütləsinin yarısı toplanmışdır

☒ Atomun kütləsinin əsas hissəsi nüvədə toplanmışdır

☐ Atomun kütləsi müsbət və mənfi yüklərdən eyni dərəcədə asılıdır

604 Zəif elektrolitlərin yerləşdiyi sıranı göstərin.

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

605 Şüalanmanın kvant nəzəriyyəsinin riyazi ifadəsini göstərin.

- ☐ $\lambda = 2\pi r$
- ☐ $n + 1$
- ☐ $E = mc^2$
- ☒ $\Delta E = E_y - E_a = h\nu$
- ☐ $E = E_p + E_k$

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

607 kimyəvi elementlərin atomlarının dövrü dəyişən xassəsini göstərin.

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

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

- ☐ NH_2OH
- ☐ HNO_3
- ☐ NCl_3
- ☒ NF_3
- ☐ NH_4NO_3

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

- ☐ O_2 və CO_2
- ☐ S_8 və CO_2
- ☐ O_2 və CH_4
- ☒ H_2 və HCl
- ☐ Cl_2 və NH_3

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

- ☐ $n = 2$
- ☐ $n = 4$
- ☐ $n = \infty$
- ☒ $n = 1$
- ☐ $n = 3$

611 Hidrogen atomunda elektronun nüvə ilə rabitə enerjisi hansı halda sıfıra bərabər olar?

- ☐ $n = 2$
- ☐ $n = 4$

- ☐ $n = 1$
☒ $n = \infty$
☐ $n = 3$

612 Nils Borun kvant nəzəriyyəsinə əsaslanaraq irəli sürdüyü müddəanı göstərin.

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

613 Rezerford modelində atomda elektronların sayı necə xarakterizə olunur?

- ☐ elektronların sayı müsbət yüklərin sayından iki dəfə çoxdur
☐ elektronların sayı müsbət yüklərin sayından azdır
☐ elektronların sayı müsbət yüklərin sayından çoxdur
☒ elektronların sayı nüvənin müsbət yüklərinin sayına bərabərdir
☐ elektronların sayı müsbət yüklərin sayından iki dəfə azdır

614 Hansı duz suda daimi codluq yaradır?

- ☒ MgSO_4
☐ $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
☐ CaHCO_3
☐ $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$
☐ NaCl

615 Hansı ionlar suda müvəqqəti codluq yaradırlar?

- ☐ H_4^+ , Na^+
☐ Ca^{+2} , Na^+
☒ Ca^{+2} , Mg^{+2}
☐ H^+ , Na^+
☐ Mg^{+2} , K^+

616 Hansı duz suda müvəqqəti codluq yaradır?

- ☒ $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$
☐ MgSO_4
☐ CaSO_4
☐ MgCl_2
☐ CaHCO_3

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

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

618 Təbiətdə geniş yayılmış metalı göstərin.

- ☐ Mg
☐ Zn
☐ Ca
☐ Fe
☒ Al

619 Alüminium – dihidroortofosfatın formülünü göstərin.

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

620 (Sürət 27.11.2013 11:54:11)

$2\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2$ reaksiyasında CO və O_2 -in tarazlıq qatılığı uyğun olaraq 1,2 və 0,8 mol/l kimidir. Tarazlıq anında CO_2 -in qatılığı 0,8 mol/l olarsa CO və O_2 -in başlangıç qatılığını müəyyən edin.

CO O_2

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

621 (Sürət 27.11.2013 11:54:14)

4. Hansı reaksiyanın sürəti $v = k[\text{CO}_2]$ kimidir?

I. $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$

II. $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{NO}$

III. $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$

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

622 (Sürət 27.11.2013 11:54:17)

Reaksiya geden qatının temperaturu $^{\circ}\text{C}$	Reaksiyanın sürəti
30	0,04
40	0,08

60°C -də reaksiyanın sürətini müəyyən edin.

- ☐ 0,64
☒ 0,32
☐ 0,16

- ☐ 0,24
☐ 0,4

623 $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$ reaksiyasında O_2 -in sərf olunma sürəti 0,4 mol/l.san-dir. CO_2 -nin əmələgəlmə sürətini (mol/l.san) müəyyən edin. (Sürət 27.11.2013 11:54:21)

- ☐ 0,2
☐ 1,6
☒ 0,8
☐ 0,4
☐ 0,1

624 60 C-də reaksiyanın sürəti 0,01 mol/l.san-dir. Reaksiyanın 110 C-də sürətini hesablayın. Temperatur hər 10 C artanda reaksiyanın sürəti 2 dəfə artır. (Sürət 27.11.2013 11:54:24)

- ☐ 0,128
☒ 0,32
☐ 0,16
☐ 0,24
☐ 0,64

625 $\text{CH}_4(\text{q}) + \text{H}_2\text{O}(\text{q}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{q}) + 3\text{H}_2(\text{q}) - Q$ reaksiyasında taraz-lığı məhsulun alınması istiqamətinə necə yönəltmək olar? (Sürət 27.11.2013 11:54:27)

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

626 $\text{H}_2(\text{q}) + \text{S}(\text{b}) \rightleftharpoons \text{H}_2\text{S}(\text{q}) + Q$ 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 (Sürət 27.11.2013 11:54:30)

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

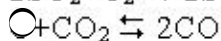
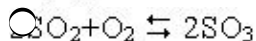
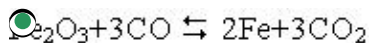
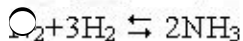
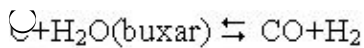
627 Hansı faktorlar kimyəvi tarazlığa təsir edir? I. qatılıq II. inhibitor III. temperatur IV. katalizator (Sürət 27.11.2013 11:54:34)

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

628 Hansı halda təzyiqin azalması tarazlığı başlanğıc maddələr istiqamətinə yönəldir? (Sürət 27.11.2013 11:54:37)

- ☐ $\text{CO} + \text{CO}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}$
☒ $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$
☐ $\text{O}_2 + \text{I}_2 \rightleftharpoons 2\text{HI}$
☐ $\text{O}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}$
☐ $\text{O}_2 + \text{O}_4 \rightleftharpoons 2\text{NO}_2$

629 Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir? (Sürət 27.11.2013 11:54:40)



630 Hansı halda tarazlıq həmişə reaksiya məhsulları istiqamətində yönəlir? I. başlanğıc maddələr qatılığını artırıqda II. təzyiqi artırıqda III. temperaturu artırıqda IV. katalizator əlavə etdikdə (Sürət 27.11.2013 11:54:47)

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

631 Heterogen sistemi göstərin. (Sürət 27.11.2013 11:54:50)

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

632 Homogen reaksiyanı göstərin. (Sürət 27.11.2013 11:54:53)

- ☐ $\text{ZnO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{Zn} + \text{H}_2\text{O}$
☐ $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$
☒ $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$
☐ $\text{CaO} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3$
☐ $3\text{Fe} + 3\text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4$

633 Kimyəvi tarazlığa hansı faktor təsir etmir? (Sürət 27.11.2013 11:54:57)

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

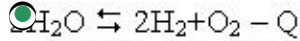
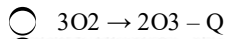
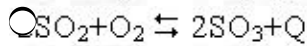
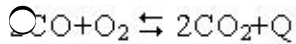
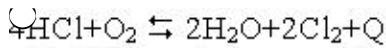
634 Temperatur əmsalı 2 olan reaksiya 150C-də 2 saata başa çatır. Bu reaksiyanın 15 dəqiqəyə başa çatması üçün onu hansı temperaturda aparmaq lazımdır? (Sürət 27.11.2013 11:55:01)

- ☐ 240
☐ 120
☒ 180
☐ 230
☐ 280

635 Temperatur əmsalı 2 olan reaksiyanın sürətini 16 dəfə artırmaq üçün temperaturu neçə dərəcə artırmaq lazımdır? (Sürət 27.11.2013 11:55:04)

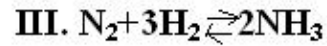
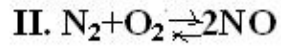
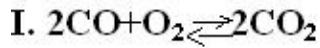
- ☐ 50
☐ 30
☐ 20
☐ 10
☒ 40

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



637 (Sürət 27.11.2013 11:54:08)

2. Hansı reaksiyada tezviq dəyişməsi tarazlığa təsir edir?


☐ yalnız III

☐ II, III

☒ I, III

☐ I, II

☐ yalnız I

638 (Sürət 27.11.2013 11:54:06)

. $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{SO}_3$ reaksiyasında 20 saniyə ərzində 0,6 mol SO_2 sərf olunur.

Onun qatılığını 2 dəfə artırıqda reaksiyanın SO_2 -yə görə sürətini müəyyən edin.

☐ 0,15

☒ 0,09

☐ 0,06

☐ 0,03

☐ 0,12

639 (Sürət 27.11.2013 11:54:03)

$4\text{HCl}(\text{q}) + \text{O}_2(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{Cl}_2(\text{q}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{q})$ hansı halda tarazlıq sola yönəlir?

I. O_2 -nin qatılığının artması

II. Cl_2 -nin qatılığının artması

III. təzyiqin artması

IV. təzyiqin azalması

☒ II, IV

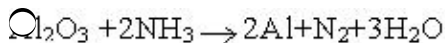
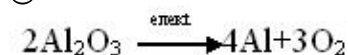
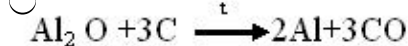
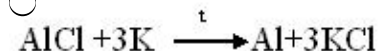
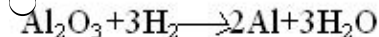
☐ yalnız I

☐ II, III

☐ yalnız II

☐ I, III, IV

640 Sənayedə Al-i hansı üsulla alırlar?


☒

☐

☐

☐


641 Hansı reaksiya getmir?

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

642 1 mol AlCl_3 -lə 4 mol NaOH -in sulu məhlulunda əmələ gələn maddə hansıdır ?

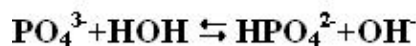
- ☐ Al(OH)Cl_2
☐ $\text{Al(OH)}_2\text{Cl}$
☒ NaH_2AlO_3
☐ NaAlO_2
☐ Al(OH)_3

643 $8\text{Al} + 3\text{HNO}_3(\text{duru}) \xrightarrow{t} 8\text{Al(NO}_3)_3 + 3\text{X} + 15\text{H}_2\text{O}$

X maddəsinə tapın.

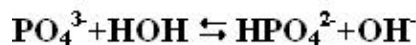
- ☐ H_3
☐ NO
☐ O_2
☒ N_2O
☐ O_2

644 Hansı duzun hidrolizinin qısa ion tənliyi aşağıdakı kimidir?



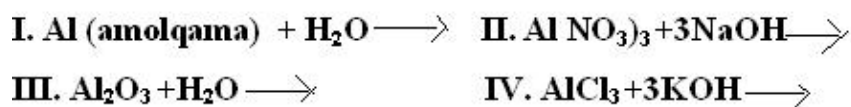
- ☐ Na_2HPO_4
☒ Na_3PO_4
☐ $(\text{NH}_4)_2\text{PO}_4$
☐ Ag_3PO_4
☐ Na_3PO_3

645 Hansı duzun hidrolizinin qısa ion tənliyi aşağıdakı kimidir?



- ☐ Na_2HPO_4
☒ Na_3PO_4
☐ $(\text{NH}_4)_2\text{PO}_4$
☐ Ag_3PO_4
☐ Na_3PO_3

646 Hansı reaksiyada Al(OH)_3 alınır?



- ☐ II, III

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

647 Alüminium-xloridlə gümüş 1-nitratın məhsulları arasında gedən reaksiyanın qısa ion tənliyindəki əmsalların cəmini tapın.

- ☒ 6
☐ 4
☐ 3
☐ 2
☐ 5

648 Alüminium hidroortofosfatın formulunu göstərin.

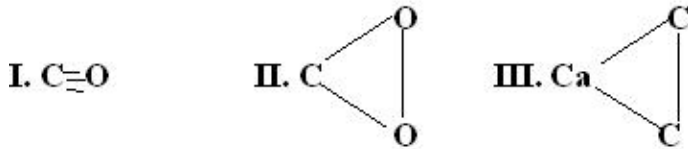
- ☐ $\text{Al}_2(\text{HPO}_3)_3$
☐ $\text{Al}(\text{PO}_3)_3$
☐ $\text{Al}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$
☐ AlPO_4
☒ $\text{Al}_2(\text{HPO}_4)_3$

649 SiO_2 və CO_2 üçün ümumi olan n?dir?

- I. h?r ikisi turşu oksididir
 II. h?r ikisi molekulyar kristal q?f?s ?m?l? g?tirir
 III. h?r ikisi Mg il? reaksiyaya daxil olur
 IV. h?r ikisi HF il? reaksiyaya daxil olur

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

650 Hansı quruluş formulları doğru deyil?



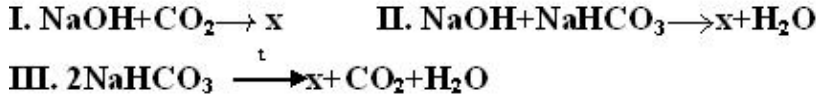
- ☒ II, III
☐ yalnız I
☐ yalnız II
☐ I, II
☐ I, III

651 $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \longrightarrow \text{y} + 2\text{H}_2\text{O}$ reaksiyasında y madd?sinin t?tbiq sah?si hansı halda düzgün göst?rilmiş?

- ☐ yanğın söndürülməsi

- ☐ «quru buzun» alınması
☐ soda istehsalı
☐ karbomid istehsalı
☒ sönmüş əhəngin alınması

652 Hansı reaksiyada x-natrium-karbonatdır?



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

653 Hansı maddələr suda həll olunur?



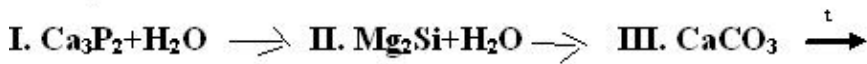
- ☒ I, II
☐ I, III
☐ II, III
☐ I, IV
☐ II, IV

654 Hansı silikatlar həll olan şüşə adlanır?



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

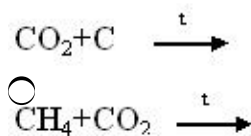
655 Hansı reaksiyadan alınan qaz bəsit maddələrdən birbaşa sintez yolu ilə alınmaq olmur?



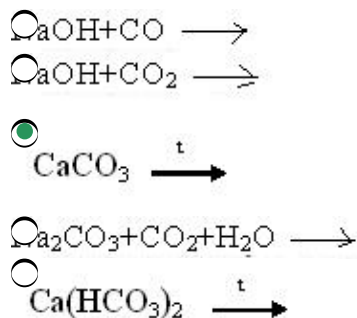
- ☐ yalnız II
☐ yalnız I
☐ II, III
☐ I, II
☒ yalnız III

656 Hansı reaksiya nəticəsində karbonmonooksid alınmır?

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



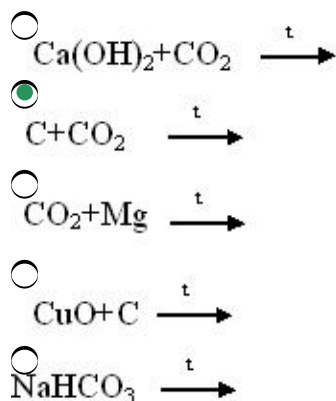
657 Hansı reaksiyalarda duz əmələ gəlir?



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

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

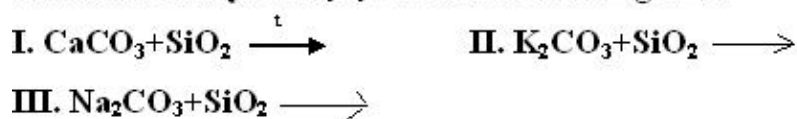
659 Hansı reaksiyada karbon həm oksidləşdirici, həm də reduksiyaedici?



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

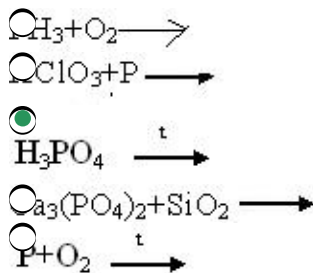
- ☐ yalnız II
☒ I, II
☐ I, III
☐ II, III
☐ yalnız I

661 7. Hansı reaksiya adi şüşə istehsalı zamanı gedir?

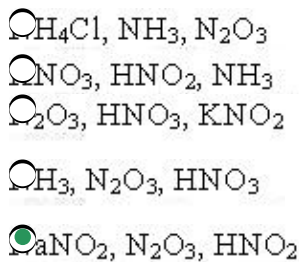


- ☒ I, III
☐ yalnız II
☐ I, II
☐ yalnız III
☐ yalnız I

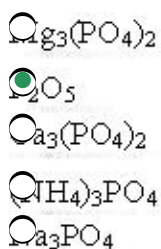
662 Hansı reaksiyada fosfor (V) oksid alınmır?



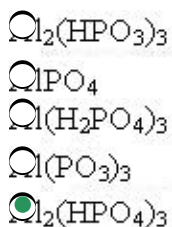
663 Azotun oksidləşmə dərəcəsinin +3 olduğu birləşmələr sırasını tapın.



664 Fosforun hansı birləşməsindən qazların qurudulmasında istifadə edilir?



665 Alüminium-hidrofosfatın formulunu göstərin?



666 Hansı ifadə fosfin üçün düzgün deyil?

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

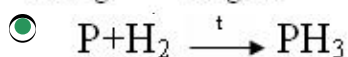
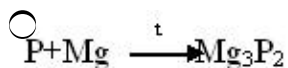
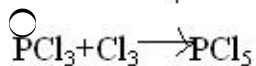
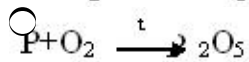
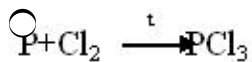
667 Ağ və qırmızı fosfor üçün eyni olan nədir? I. kristal qəfəsin tipi II. suda həll olma qabiliyyəti III. CS₂-də həllolma qabiliyyəti

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

668 Fosforun hansı allotropik şəkildəyişməsi - atom kristal qəfəsinə malikdir - suda həll olmur - qaranlıqda işıq saçmır? I. ağ fosfor II. qırmızı fosfor III. qara fosfor

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

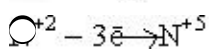
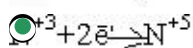
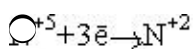
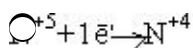
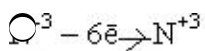
669 Hansı reaksiya doğru deyil?



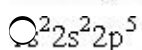
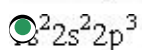
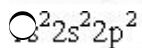
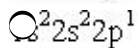
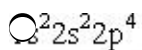
670 Hansı azot oksidi: - qaz halındadır; - turşu oksidi deyil; - misin duru nitrat turşusu ilə reaksiyasından alınır?



671 Hansı sxem səhvdir?



672 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?



673 Azotun atomunda neçə neytron var?

☐ 13

☐ 5

☒ 7

☐ 9

☐ 11

674 Oksigenin Yerdə başqa planetlərə nisbətən geniş yayılmasının səbəbini göstərin.

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

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

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

676 Süni radioaktivlik nədir?

- ☐ neytronların təsirindən uran nüvəsinin bölünməsi
- ☐ yüksək temperaturda plazmada gedən reaksiyalar
- ☐ protonların törətdiyi reaksiyalar
- ☐ deytוןların törətdiyi reaksiyalar
- ☒ süni üsullarla alınan nüvələrin öz-özünə parçalanması

677 Radioaktiv izotopun başlanğıc miqdarının yarısının parçalanmasına sərf olunan zaman müddəti necə adlanır?

- ☐ radioaktiv izotopun parçalanmasının sürəti
- ☒ yarımparçalanma dövrü
- ☐ təbii radioaktivliyin sürəti
- ☐ spontan parçalanmanın sürəti
- ☐ süni radioaktivliyin sürəti

678 Hidrogen rabitələrindən hansı davamlıdır?

- ☐ H – N ... H –
- ☐ H – Cl ... H –
- ☐ H – O ... H –
- ☐ H – S ... H –
- ☒ H – F ... H –

679 Hansı reaksiyada A maddəsinin qatılığı 2 dəfə artırılarsa reaksiyanın sürəti 4 dəfə artar?

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

680 Hansı reaksiyada A maddəsinin qatılığının dəyişməsi reaksiyanın sürətinə təsir etmər?

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

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

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

- ☐ $\text{MgSO}_4, \text{AgNO}_3, \text{K}_2\text{SO}_4$

682 Yalnız polyar molekullardan ibarət sıranı müəyyən edin.

- ☐ $\text{NO}, \text{H}_2, \text{O}_2, \text{N}_2$
☒ $\text{HCl}, \text{HBr}, \text{H}_2\text{O}, \text{NH}_3$
☐ $\text{HCl}, \text{NO}, \text{H}_2, \text{O}_2$
☐ $\text{HF}, \text{H}_2\text{O}, \text{N}_2, \text{NH}_3$
☐ $\text{O}_2, \text{NH}_3, \text{H}_2\text{O}, \text{N}_2$

683 Qatılığı bir litrində həll olan maddənin ekvivalentlərinin sayı ilə ifadə olunan məhlul həcə adlanır?

- ☐ faizli
☐ titirli
☐ molyal
☒ normal
☐ molyar

684 Hansı elementin izotopları kimyəvi aktivliklərinə görə fərqlənirlər?

- ☐ qalay
☐ oksigen
☐ xlor
☒ hidrogen
☐ mis

685 Molekul daxili oksidləşmə-reduksiya reaksiyasını müəyyən edin.

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

686 Təzyiqin dəyişməsinin tarazlığın yerdəyişməsinə təsir etməyən prosesin sxemini göstərin.

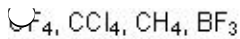
- ☐ $3\text{Fe}(\text{b}) + 2\text{O}_2(\text{q}) \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4(\text{b})$
☐ $\text{Ca}(\text{b}) + \text{H}_2(\text{q}) \rightarrow \text{CaH}_2(\text{b})$
☐ $\text{CaO}(\text{b}) + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3$
☒ $2\text{NO}(\text{q}) \rightarrow \text{N}_2(\text{q}) +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

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

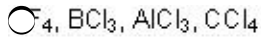
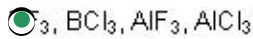
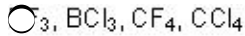
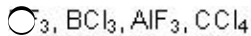
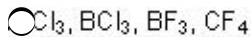
- ☐ $\text{Cl}^- + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2$
☐ $\text{H}^- - 2\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + \text{H}_2$
☐ $\text{H}_2\text{O} - 4\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + 4\text{H}^+$
☒ $\text{H}^- - 4\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
☐ $\text{Na}^+ + \text{e}^- \rightarrow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

688 Hansı sırada yalnız kimyəvi rabitənin yaranmasında mərkəzi atomun sp^3 hibrid orbitalları iştirak edən molekullar verilmişdir?

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



689 Göstərilən sıraların hansında yalnız kimyəvi rabitənin yaranmasında mərkəzi atomun sp^2 hibrid orbitalları iştirak edən molekullar verilmişdir?



690 Turşular və əsaslar haqqında proton nəzəriyyəsinin müddəasını göstərin.

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

691 $4\text{NO}_2 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 4\text{HNO}_3$ 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

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

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

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

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

- ☐ 25
- ☒ 15
- ☐ 20
- ☐ 10
- ☐ 30

694 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. $A_r(\text{O})=16$

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

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

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

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

- ☐ 5
- ☐ 3
- ☒ 2
- ☐ 1
- ☐ 4

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

- ☐ 9
- ☐ 54
- ☒ 27
- ☐ 12
- ☐ 81

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

- ☒ 4
- ☐ 3
- ☐ 2,5
- ☐ 2
- ☐ 3,5

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

- ☐ 10
- ☒ 0,1
- ☐ 7,3
- ☐ 3,65
- ☐ 0,2

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

- ☐ 32
- ☒ 16
- ☐ 8
- ☐ 6
- ☐ 9