

1315_Az_Qiyabi_Yekun imtahan testinin sualları

Fənn : 1315 Kimya I

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

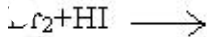
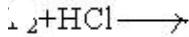
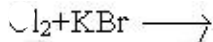
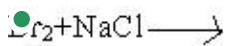
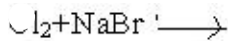
- 11,2
- 2,8
- 44,8
- 22,4
- 5,6

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?

- ☐ I_2
- ☒ NaOH
- ☐ Cu
- ☐ CO
- ☐ I_2O

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

- ☒ Mg
- ☐ O_2
- ☐ Hg
- ☐ Si
- ☐ Cl_2

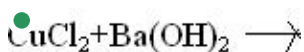
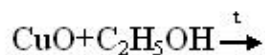
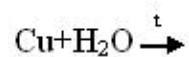
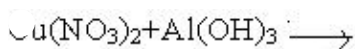
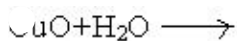
15 Hansı maddə nə xlorid turşusu, nə də xlorla reaksiyaya daxil olmur?

- ☒ O_2
- ☐ Cu
- ☐ Ca
- ☐ S
- ☐ KOH

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

- ☐ Cu
- ☐ CuO
- ☐ Fe
- ☐ H_3
- ☒ O_3

17 $\text{Cu}(\text{OH})_2$ hansı reaksiya ilə almır?



18 Hansı maddənin məhlulunu mis qabda saxlamaq olmaz?

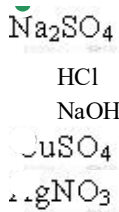
- ☒ AgNO_3
- ☐ HCl
- ☐ H_3PO_4
- ☐ NaNO_3
- ☐ Li_2SO_4

19 Hansı maddənin köməyi ilə gümüşü sink qarışığından təmizləmək olar?

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

20 Sink qabda hansı maddənin məhlulunu saxlamaq olar?

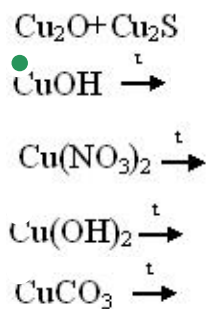




21 Xrom üçün hansı ifadə doğru deyil?

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

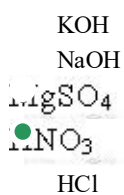
22 Hansı reaksiya üzrə mis 1-oksidi alınır?



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

- ☐ Ca
- ☒ Cu
- ☐ Mg
- ☐ Al
- ☐ Zn

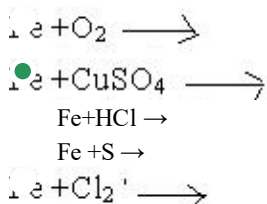
24 Hansı maddənin məhlulu mis və sink ilə qarşılıqlı təsirdə olur?



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 m?hlulda hansı ionun köm?yi ilə t?yin olunur?

- ☒ H^+
- ☐ O_3^-
- ☐ CO_4^{-2}
- ☐ F^-
- ☐ I^-

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

- ☐ F^-
- ☐ I^-
- ☐ O_3^-
- ☒ 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, xöək 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?

- ☐ CO_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 spirti+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 atdıqda 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-özüə 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

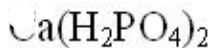
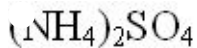
67 Bəsit maddələri müəyyən edin: I azot II karbon qazı III metan IV almaz

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

68 Hansı birləşmədə oksigenin kütlə payı 50%-dir?

- ☒ SO_2
- ☐ SO_3
- ☐ Fe_2O_3
- ☐ 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.

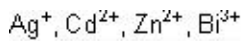
- 4
- 5
- 6
- 10
- 8

82 Yalnız kovalent rabitəli hidridlərin yerləşdiyi sıranı göstərin.

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

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

- J⁺, Zn²⁺, Sn²⁺, Pb²⁺
- J³⁺, Sn²⁺, Zn²⁺, Cu⁺
- J⁺, Cd²⁺, Sb³⁺, Bi³⁺
- J⁺, Zn²⁺, Cd²⁺, 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?

- $_{6}^{13}\text{C}$
- $_{16}^{33}\text{S}$
- $_{15}^{31}\text{P}$
- $_{7}^{14}\text{N}$
- ☒ $_{17}^{35}\text{Cl}$

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

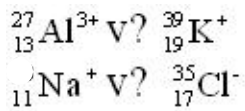
- ☒ $\dots 3d^5 4s^1$
- $\dots 3d^6 4s$
- $\dots 3d^4 4s^2$
- $\dots 3d^6 4s^2$
- $\dots 3d^5 4s^2$

88 Azot ionunda $_{7}^{14}\text{N}^{3-}$ neçə elektron, proton və neytron var?

- $7e^-, 7p, 7n$
- $_{7}^{14}\text{N}$
- $7e^-, 7p, 7n$
- $10e^-, 10p, 7n$
- ☒ $10e^-, 7p, 7n$

89 Hansı cərgədəki ionlarda elektronların sayı eynidir?

- ☒ $_{19}\text{K}^+$ və $_{16}^{32}\text{S}^{2-}$
- $_{20}\text{Ca}^{2+}$ və $_{35}^{80}\text{Br}^-$
- $_{3}\text{Li}^+$ və $_{9}^{19}\text{F}^-$



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.

☒ ...3d⁵4s¹

...3d⁶4s

...3d⁴4s²

...3d⁶4s²

...3d⁵4s²

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 $2\text{NO}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO} + \text{O}_2$ dönmə 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 $2\text{NO}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO} + \text{O}_2$ dönmə 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 $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$ dönər kimyəvi prosesdə tərsinə reaksiyanın sürət düsturunu göstərin.

$$V = k_1 \cdot [N_2] \cdot [H_2]^3$$

$$V = [N_2] \cdot 3[H_2]$$

$$V = k_1 \cdot [N_2] \cdot 3[H_2]$$

☒ $V = k_2 \cdot [NH_3]^2$

$$V = k_2 \cdot 2[NH_3]$$

102 $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$ dönər kimyəvi prosesdə düzünə reaksiyanın sürət düsturunu göstərin.

$$V = k_2 \cdot 2[NH_3]$$

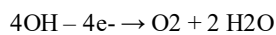
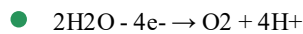
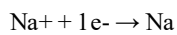
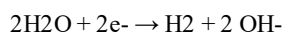
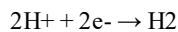
$$V = k_1 \cdot [N_2] \cdot 3[H_2]$$

☒ $V = k_1 \cdot [N_2] \cdot [H_2]^3$

$$V = k_2 \cdot [NH_3]^2$$

$$V = [N_2] \cdot 3[H_2]$$

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



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

bərklik, ionlaşma enerjisi, istilik keçiriciliyi

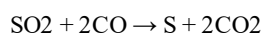
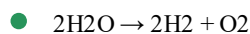
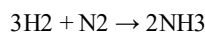
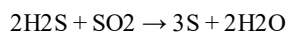
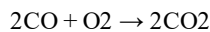
sıxlıq, istilik keçiriciliyi, bərklik

istilik keçiriciliyi, bərklik, atom radiusu

☒ elektromənilik, ionlaşma enerjisi, atom radiusu

ionlaşma enerjisi, atom radiusu, bərklik

105 Entropiyanın artması ilə müşayiət olunan kimyəvi reaksiyanı göstərin.



106 Sistemdə entropiyanın artmasına səbəb olan prosesi göstərin.

həcmə azalması

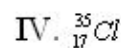
kristallaşma

kondensləşmə

☒ ərimə

koagulyasiya

107 **izotonları müəyyən edin.**



III, IV

II, III

☒ I, III

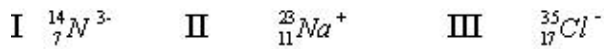
I, II

II, IV

108 **ClO_4^- ionunda neçə elektron var? ($^{35}_{17}Cl$, 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

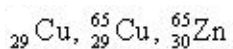
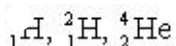
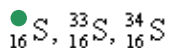
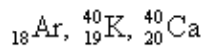
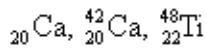
110 Hansı halda ionun zarici elektron konfigurasiyası doğru göstərilməyib?

- 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.



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

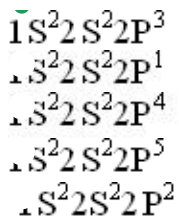
- $N=4n^2$
 $N=2n$
● $N=2n^2$
 $N=2n^3$
 $N=4n$

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.

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

118 HCl molekulu əmələ gələrkən qapanan orbitallar hansı sırada verimişdir?

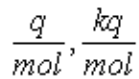
- ☐ p- və d-
- ☐ s- və s-
- ☐ p- və p-
- ☒ s- və p-
- ☐ s- və d-

119 Hansı sırada yalnız qazın molyar həcmnin vahidi verilmişdir?

- ☐ l, m³
- ☐ l, $\frac{m^3}{mol}$
- ☐ mol, $\frac{m^3}{mol}$
- ☒ $\frac{l}{mol}$, $\frac{m^3}{mol}$
- ☐ $\frac{l}{mol}$, m³

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 ammoniyakın 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?

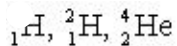
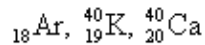
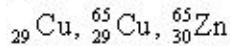
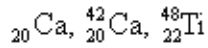
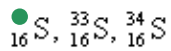
$_{11}\text{Na}$

$_{29}\text{Cu}$

●



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

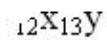
134 Xarici elektron konfigurasiyaları verilmiş elementlərdən hansı ən yüksək ionlaşma enerjisinə malikdir?

- ... 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

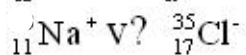
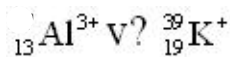
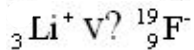
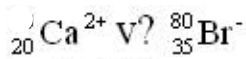
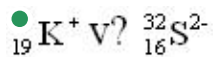
136 Hansı elementlər eyni qrupda yerləşir?



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?

- CH₃COONa
- KNO₂
- Ba(CN)₂
- ☒ AlCl₃
- Na₂CO₃

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. ...2s2 II. ... 2s22p3 III. ... 3s2

☐ 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 11Na və 19K 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 ... 4s24p4 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 $^{18}\text{O}^{2-}$ ionunun qısa elektron formulunu müəyyən edin.

... 2s2

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

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

- / $\bar{e}$, 7p, 7n
- , 4N
- , $\bar{e}$, 7p, 7n
- 20 $\bar{e}$, 10p, 7n
- 20 $\bar{e}$, 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 ... 3d¹4s² olan ${}^{45}\text{x}$ 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 dövrü 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.

- 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 birləş-mələr əmələ gətirmirlər?

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

171 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

172 Hansı sıradakı elementlər xassə etibarilə oxşardır?

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

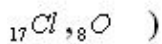
173 Hansı qrupdakı hər iki maddədə atomlar arasında üçqat rabitə mövcuddur?

- ☐ C_2H_4 ; P_4
- ☐ CO; NH_3
- ☒ C_2H_2 ; N_2
- ☐ C_3 ; Cl_2
- ☐ H_3 ; C_2H_4

174 Hansı orbitalların örtülməsi π -rabitə yarada bilər?

- ☒ p – p
- ☐ sp² – s
- ☐ sp – p
- ☐ p² – sp²
- ☐ p² – p

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



- ☒ ... 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?

- ☒ NH_4Cl , NH_4NO_3
- ☐ CH_3COONa , $\text{CH}_3\text{COONH}_4$
- ☐ HBr , KNO_3
- ☐ CO , CaSO_4
- ☐ $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$, 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?

- ☐ CH_3NH_2
- ☐ Li_2SO_4
- ☐ KBr
- ☐ CH_3OH
- ☒ Na_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

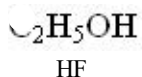
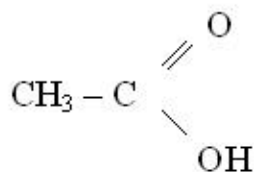
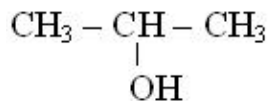
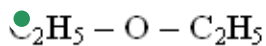
187 Hansı sıra birləşmələrində donor-akseptor mexanizmi üzrə əmələ gələn kimyəvi rabitə var?

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

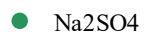
188 Hansı reaksiyadan alınan birləşmədə donor-akseptor mexanizmi ilə polyar kovalent rabitə yaranır?

- 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

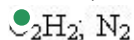
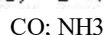
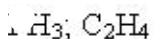
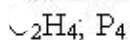
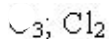
I, II

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?

☒ OF_2

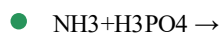
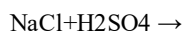
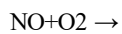
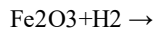
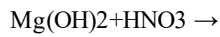
CaO

Na_2O_2

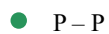
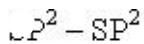
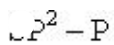
O_2

NO_2

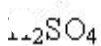
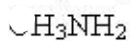
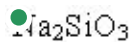
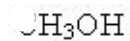
195 Hansı reaksiyadan alınan birləşmədə donor-akseptor mexanizmi ilə polyar kovalent rabitə yaranır?



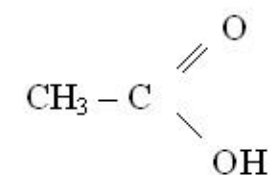
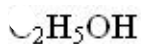
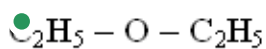
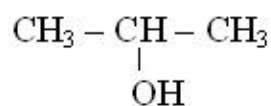
196 Hansı orbitalların örtülməsi π -rəbitə yarada bilər?



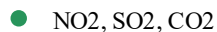
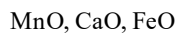
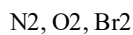
197 Hansı birləşmədə həm ion, həm də polyar-kovalent rəbitə var?



198 Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rəbitəsi yoxdur?



199 Polyar-kovalent rəbitəli birləşmələr sırasını göstərin.



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



201 N_2 molekulunda rəbitələrin yaranmasında neçə elektron iştirak edir?

- 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
- donor-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 gətirir.

- 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



224 Azot üçün hansı ifadə doğru deyil?

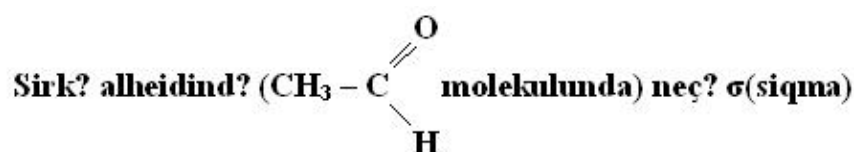


- ☒ II, III yalnız II
- ☐ yalnız III
- ☐ I, III
- ☐ yalnız I

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

- ☐ XO
- ☐ X₂O
- ☐ X₂O₃
- ☒ X₂O₅
- ☐ XO₂

226



və neçə π (pi) rabitə var?

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

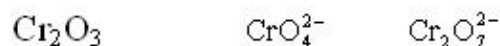
227

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
- molekullarda kimyəvi rabitədə olan atomların nüvələri arasında olan məsafə
- atomun nüvəsindən xarici elektron orbitalının maksimum sıxlığına qədər olan məsafə
- mayelərdə bir-birinə yaxın yerləşən molekullar 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 qamma 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 Orbitalların 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

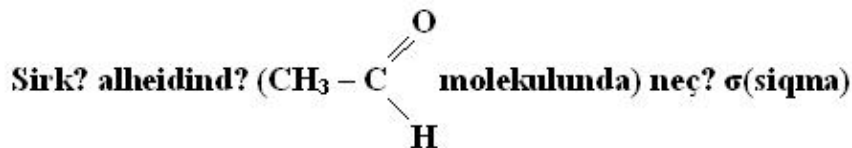
239 V_2O_5 iştirakı ilə aparılan $2\text{SO}_2(\text{q}) + \text{O}_2(\text{q}) \rightarrow 2\text{SO}_3(\text{q})$ reaksiyanın aid olduğu kataliz prosesini göstərin.

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

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

- 3 π
- 1 σ , 2 π
- 2 σ , 2 π
- 2 σ , 1 π
- 3 σ

241



və neçə π (pi) rabitə var?

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

242 Hansı sırada yalnız ion rabitəli birləşmələr verilmişdir?

- CaS, KF, HCl
- CaO, Mg_3N_2 , SCl_2
- CaH₂, 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, kooqulyasiya
- həcm azalması, kooqulyasiya, 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, SCl₂
- 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, kooqulyasiya, kristallaşma
- ərimə, sublimasiya, kondensləşmə, həcm azalması
- kristallaşma, kondensləşmə, həcm azalması, kooqulyasiya
- 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 2H₂S + O₂ ---- 2H₂O + 2S 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 dəqiqəyə, 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 emələgəlmə $\frac{Q}{4}$ 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.

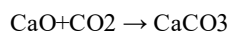
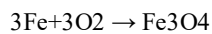
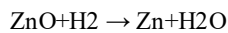
mol·l/san

mol/l

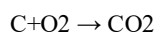
mol/san

- mol/l·san

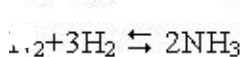
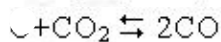
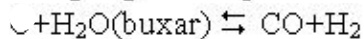
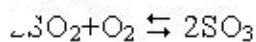
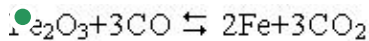
259 Homogen reaksiyanı göstərin.



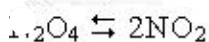
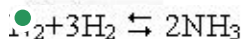
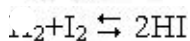
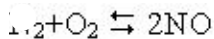
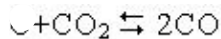
- $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$



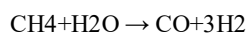
260 Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?



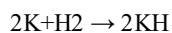
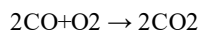
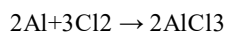
261 Hansı halda təzyiqin azalması tarazlığı başlanğıc maddələr istiqamətinə yönəldir?



262 Hansı reaksiyanın sürətinə tarazlığın dəyişməsi təsir etmir?

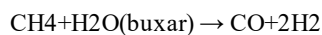
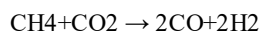
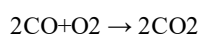


- $2\text{Al} + 3\text{S} \rightarrow \text{Al}_2\text{S}_3$



263 Heterogen sistemi göstərin.

- $\text{CO}_2 + \text{C} \rightarrow 2\text{CO}$



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

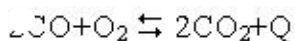
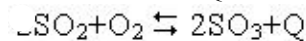
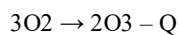
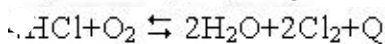
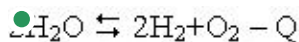
yalnız II

II, III

yalnız I

I, III, IV

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



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?

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

273 Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?

- ☐ $\text{CO}_2 + \text{C} \rightleftharpoons 2\text{CO}$
- ☐ $\text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{O}_3$
- ☐ $\text{N}_2\text{H}_4 \rightleftharpoons \text{N}_2 + 2\text{H}_2$
- ☒ $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightleftharpoons 2\text{HCl}$
- ☐ $\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2$

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

- ☐ $\text{SO}_4^{2-} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{SO}_2 + \text{O}_2$
- ☒ $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$
- ☐ $2\text{H}_2\text{O} - 4\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + 4\text{H}^+$
- ☐ $\text{K}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{K}^0$
- ☐ $4\text{OH}^- - 4\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

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 dövr 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 dövr sistemində yrləşməsinə uyğun olmur

283 Kimyəvi elementlərin dövr sistemi nədir?

- kimyəvi elementlərin kimyəvi xassələrinin müqayisəsi
- kimyəvi elementlər haqqında məlumat cədvəli
- kimyəvi elementlərin dövr qanuna əsaslanan təsnifatı
- kimyəvi elementlərin ümumi siyahısı
- kimyəvi elementlərin fiziki xassələrinin müqayisəsi

284 Dövr 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 dövr təkrarı

285 Dövr 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 Dövr 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.

- KNO₂, Na₂CO₃, AlCl₃, Cu(NO₃)₂
 Cu(NO₃)₂, Fe(NO₃)₂, Na₂CO₃, K₃PO₄
 KCN, KNO₂, Na₂CO₃, K₃PO₄
 NH₄Cl, AlCl₃, KCN, KNO₂,
☒ NH₄Cl, AlCl₃, Cu(NO₃)₂, Fe(NO₃)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 yerləşməsinə müəyyən edir
 energetik səviyyədə yarımsəviyyələrin sayını müəyyən edir
 enerji səviyyələri və onların nüvədən məsafəsini müəyyən edir
 elektron buludunun ölçüsü və enerjisini müəyyən edir

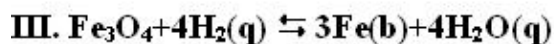
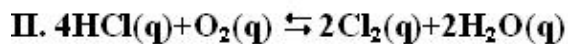
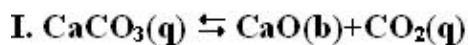
297 Hidrogen atomunda elektronun enerjisini xarakterizə edən müddəanı göstərin.

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

298 Natrium-hidroksidin əritisinin elektrolizində hansı məhsullar alınır?

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

299 Hansı reaksiyada təzyiqin artırılması tarazlığı başlanğıc maddələr tərəfinə yönəldir?



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

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

- 2s²2p³
☒ 2s¹2p²
 3s²3p¹
 2s²2p¹
 2s²2p⁴

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?

☐ $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$ ☐ $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$

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

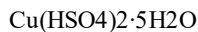
320 Kaliumun hansı birləşməsi gübrə kimi işlədilir?

KOH

☒ KCl☐ $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COOK}$ ☐ $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOK}$ ☐ Na_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



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 свойства 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?

☐ $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$, FeO , N_2

☐ NaHCO_3 , C , Si

● ☒ Na_2O_2 , Na_2SO_4 , Cu

☐ $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, CaSiO_3

☐ HCl , MgO , 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?

● ☒ H_2 , O_2 , Ca

☐ H_2O , HNO_3

☐ Cl_2 , F_2 , I_2

☐ H_2O , H_2SO_3 , CaCl_2

☐ H_2 , Al , I_2

355 SO_4^{2-} ionu hansı kationlar ilə çöküntü əmələ gətirir?

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 məh-lulda 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.

- 25
- 18
- 10
- 30

372 Təzyiqin artması ilə hansı birləşmənin həll olması artır?

- H₂SO₄
- Na₂O
- NaNO₃
- KCl
- CO₂

373 Hansı birləşmə suda həll olmur?

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

374 Hansı sıradakı maddələrin temperaturun artması ilə həll olması azalır?

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

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

- C₁₂H₂₂O₁₁, NH₄Cl
- H₂, HCl
- Na₂CO₃, C₁₂H₂₂O₁₁
- CO, NaCl
- C₂, NaNO₃

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 H₂SO₄ 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)

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

H₂SO₄

- 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?

Fe₂O₃
Na₂O
CaO
☒ H₂O₂
Cu₂O

418 Xətti quruluşa malik olan molekulu göstərin?

CH₄
BH₃
H₂O
☒ CO₂
NH₄⁺

419 Natrium-sulfatın suda məhlulunun elektrolizindən hansı məhsullar alınır?

SO₂, O₂, H₂, Na
NaOH, Na, H₂, O₂
Na, SO₂, O₂, H₂
☒ H₂, O₂, NaOH, H₂SO₄
H₂SO₄, Na, O₂, SO₂

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?

BaCl₂
NaCl
Na₂SO₄
☒ CH₃COONa
NaNO₃

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 heksasiano xrom(III)
[natrium xrom(III)heksasiano
- natrium heksasiano xromat(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 20°C 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 alınar? 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 ayrılar 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 artar
- neytral mühit yaranar
- mühitin turşuluğu artar
- 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

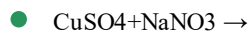
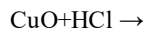
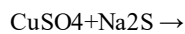
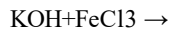
464 Molekulların davamlılığının ardıcıl azalmasına dair verilən sxemlərdən hansı doğrudur?

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

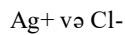
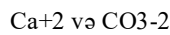
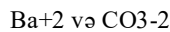
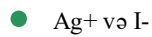
465 K_2S -in suda məhlulu üçün düzgün ifadə: I. elektrik keçirir II. qələvi mühit yaradır III. turş mühit yaradır

- II, III
- I, II
- yalnız III
- yalnız I
- I, III

466 Hansı reaksiya sulu məhlulda axıra qədər getmir?



467 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

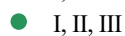


468 Hansı elektrolitlər mərhələli dissosiasiya edir? I. $\text{Ca}(\text{OH})_2$ II. NaHSO_4 III. $\text{Mg}(\text{OH})\text{Cl}$ IV. AlCl_3

II, III, IV

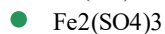
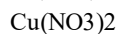
yalnız I

I, IV



II, IV

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



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

☐ $2,04 \cdot 10^{23}$

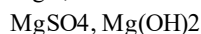
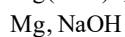
☒ $4,08 \cdot 10^{23}$

☐ $0,02 \cdot 10^{23}$

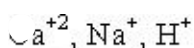
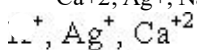
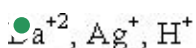
☐ $0,01 \cdot 10^{23}$

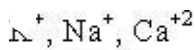
☐ $4,08 \cdot 10^{24}$

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



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





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 (pirləsiz) 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 BaCl₂ məhluluna artıq miqdarda K₂SO₄ əlavə etdikdə məhlulda hansı ionlar qalmaz?

- yalnız Cl⁻
- yalnız Ba²⁺
- Ba^{+2} və SO_4^{2-}
- yalnız SO_4^{2-}
- yalnız K⁺

482 Hansı duz hidroliz etmir? I. K₂CO₃ II. AgCl III. KCl IV. AgNO₃

- III,IV
- I,II
- yalnız III
- II,IV
- II,III

483 Hansı sıradakı duzlar hidrolizə uğrayır?

- CaCO₃, MgCO₃
- BaCO₃, Ca₃(PO₄)₂
- AgI, AgSO₄
- AgCl, AgBr
- Na₂CO₃, CuCl₂

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

- Al(NO₃)₃, ZnCl₂
- CaCl₂, Ca(NO₃)₂
- Fe₂(SO₄)₃, (NH₄)₂CO₃
- Na₃PO₄, FeCl₃
- AlCl₃, Al₂S

485 Hansı duzun hidrolizindən əsasi duz alınır?

- K₂SO₄
- (NH₄)₂SO₄
- Na₃PO₄
- Na₂CO₃
- CuCl₂

486 Hansı duzu suda həll etdikdə turş mühit yaranır?

- K₂SO₄
- NaCl
- KNO₃
- NH₄Cl
- Na₂CO₃

487 Hansı duz suda pis həll olur?

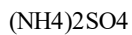
- ZnSO₄
- CuSO₄
- FeSO₄
- MgSO₄



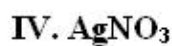
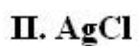
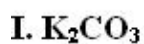
488 Hansı maddəni suda həll etdikdə qələvi mühit yaranar?



489 Hidroliz etməyən maddəni göstərin.



490 Hansı duz hidroliz etmir?



III, IV

I, II

yalnız III

II, IV



491 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?



492 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.



493 $\text{Cl}^{+7} \rightarrow \text{Cl}^{-1}$ sxeminid ne?? elektron qəbul edilmişdir?

☒ 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
- ☐ Na_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?

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

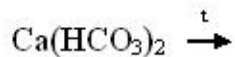
- ☐ 6
- ☐ 2
- ☐ 1
- ☐ 0,2
- ☒ 6

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

- ZnCO₃
- CuSO₄
- CH₃COONa
- ☒ K₂CO₃
- ZnCl₂

517 Hansı reaksiyada çöküntü alınmır?

- BaCl₂ + H₂SO₄ →
- FeCl₃ + KOH →
- AgNO₃ + NaCl →
- ☒ NH₄Cl + NaOH →



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

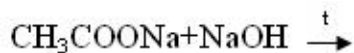
519 Hansı duzun hidrolizind?n yaranan mühit s?lv göst?rilmişdir?

- I. Na₂SO₃ – neytral II. FeCl₃ – 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?

- BaCl₂ + AgNO₃ →
- ☒ H₃ + H₂SO₄ →
- Li₂O + H₂SO₄ →



521 C₆H₅NO₂ + (NH₄)₂S ----- C₆H₅NH₂ + S + NH₃ + H₂O Oksidləşmə- reduksiya reaksiyasında ammoniyakın əmsalını müəyyən edin.

- 8
- 3
- 2
- 1
- ☒ 6

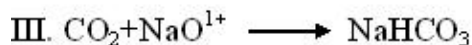
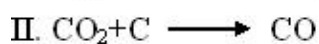
522 Hansı ion yalnız oksidləşdiricidir?

- ☐ 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?

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

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 fenolftalein 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. NH₄ClIII. Al₂SIV. CH₃COOKV. NaNO₃VI. Na₂SO₄

III, IV, V

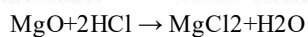
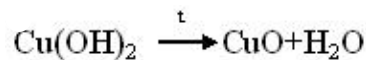
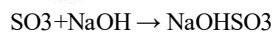
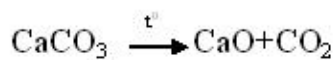
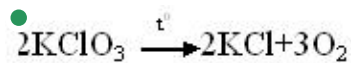
☒ I, V, VI

IV, V, VI

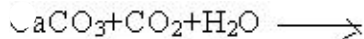
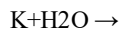
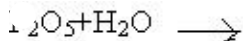
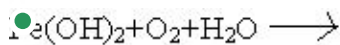
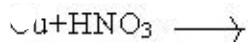
I, II, VI

I, II, III

530 Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.



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

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

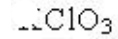
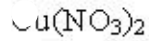
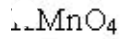
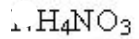
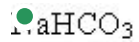
534 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.


☒ I^{-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

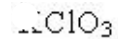
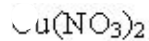
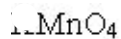
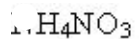
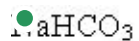
☐ II, IV

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

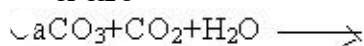
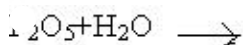
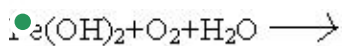
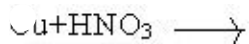
☐ 4

☒ 8

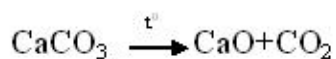
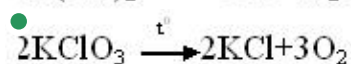
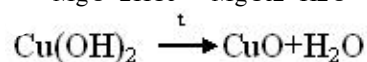
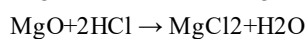
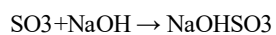
541 $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$ sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsalı neçədir?

- ☒ 2
- ☐ 4
- ☐ 1
- ☐ 3
- ☐ 6

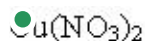
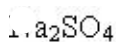
542 Həm birləşmə, həm də oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.



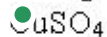
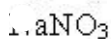
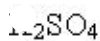
543 Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.



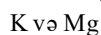
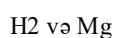
544 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?



545 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?

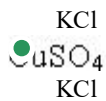


546 K_2SO_4 və MgCl_2 duzlarının məhlullarının elektrolizi zamanı katodda hansı maddə ayrılır?



547 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı anodda oksigen ayrılır?





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

- ☐ Ag(NO₃)₂, Cu(NO₃)₂
☐ Na₃PO₄
☒ Ag(NO₃)₂, CuCl₂
☐ NaCl₂, Ca(NO₃)₂
☐ AlCl₃, KNO₃

549 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı məhlulda qəsas alınır?

I. Na₂SO₄ II. KCl III. NiSO₄ IV. CaCl₂

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

550 Hansı duz məhlulunun elektrolizi zamanı katodda hidrogen ayrılır?

- ☐ NaNO₃
☐ NaCl
☐ Ca(NO₃)₂
☒ CuSO₄
☐ CaCl₂

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

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

552 Hansı qrup maddələr sənayedə elektroliz üsulu ilə alınır?

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

553 Kalium sulfid məhlulunun elektrolizi zamanı anodda hansı maddə ayrılır?

- ☐ H₂S
☐ SO₂
☐ O₂
☐ H₂
☒ S

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

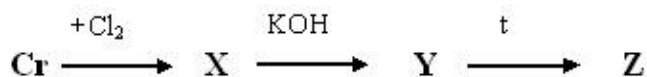
563 Hansı iki duzun məhlullarının elektrolizi zamanı elektrod-larda hidrogen və oksigen ayrılır?

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

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.

- ☒ NaClO_4
- NaClO_3
- NaCl
- NaClO
- NaClO_2

568 Hansı duzun adı düzgün deyil?

- NaMnO_4 – natrium permanqanat
- NaPO_3 – natrium metafosfat
- ☒ NaHSO_3 – natrium hidrosulfat
- NaHS – natrium hidrosulfid
- Na_2MnO_4 – natrium manqanat

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

- NaNO_3
- NH_4NO_3
- KClO_3
- AgNO_3
- ☒ CaCO_3

570 28 q KOH ilə H_2SO_4 -ün qarşılıqlı təsirində neçə qram K_2SO_4 alınar? $M_r(\text{KOH})=56$, $M_r(\text{K}_2\text{SO}_4)=174$

- 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?

- $\dots ns^2 np^2$
- ☒ $\dots ns^1$
- $\dots ns^2$
- $\dots ns^2 np^1$

...nd¹⁰ms²

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

- 28
- 56
- 48
- 64
- 32

575 Hansı formul doğru deyil?

- 1. a₂HPO₄
- 1. aH₃PO₄
- Na(OH)Cl
- 1. H₄HSO₄
- 1. (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^+
- ☐ K^+ , 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.

☐ H_2S , 1

☐ H_2S , 4

☐ CO_2 , 2

☒ H_2S , 5

☐ CO_2 , 1

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

☐ HNO_2

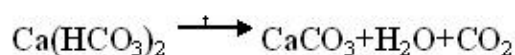
☐ NH_3

☐ NCl_3

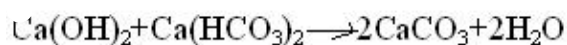
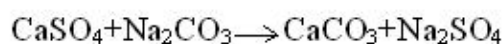
☐ NF_3

☒ HNO_3

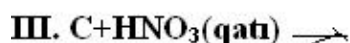
590 Hansı reaksiyanın köməyi ilə daimi cədluğu aradan qaldırmaq olar?



☒



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



☒ yalnız II

☐ yalnız I

☐ II, III

☐ I, III

☐ I, II

592 . Hansı reaksiyalarda metal alınır?



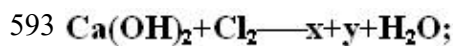
☒ I, III

☐ I, IV

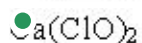
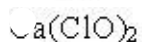
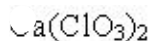
☐ II, III

☐ II, IV

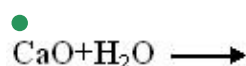
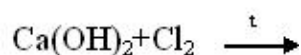
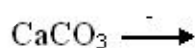
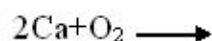
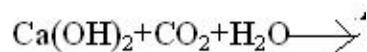
☐ I, II



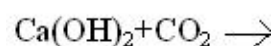
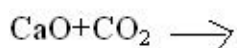
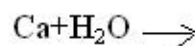
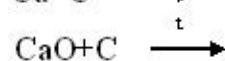
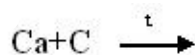
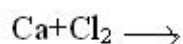
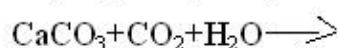
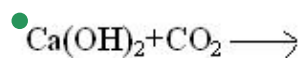
$\text{y} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{CaCO}_3 + \text{HClO}$ reaksiyalarında y maddəsinin müəyyən edin.



594 Hansı reaksiyadan sönmüş əhəng alınır?



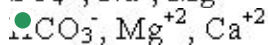
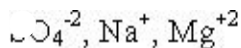
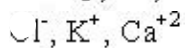
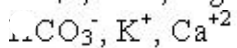
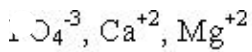
595 Hansı reaksiya cütündən eyni maddə alınmır?



596 Müvəqqəti codluğu aradan qaldırmaq üçün hansı üsuldan istifadə edilir?

- ☐ MgSO_4 əlavə etməklə
- ☒ Na_2CO_3 əlavə etməklə
- ☐ $\text{Ca(HCO}_3)_2$ əlavə etməklə
- ☐ 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

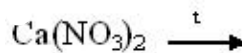
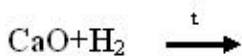
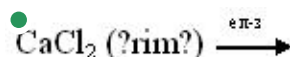
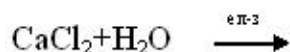
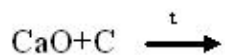
☒ -3

☐ -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 yüklərin 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.

CH₃COOH, H₃BO₃, CaCl₂

CaCl₂, HNO₃, H₃BO₃

KNO₃, CaCl₂, HNO₃

● NH₄OH, CH₃COOH, H₃BO₃

NH₄OH, CH₃COOH, KNO₃,

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 $4Fe(b) + 3O_2(g) \rightleftharpoons 2Fe_2O_3(b)$ 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?

NH₂OH

HNO₃

NCI₃

● NF₃

NH₄NO₃

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

O₂ və CO₂

S₈ və CO₂

O₂ və CH₄

● H₂ və HCl

Cl₂ və NH₃

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?

- ☒ $MgSO_4$
- ☐ $Ca(HCO_3)_2$
- ☐ $NaHCO_3$
- ☐ $Mg(HCO_3)_2$
- ☐ $NaCl$

615 Hansı ionlar suda müvəqqəti codluq yaradırlar?

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

616 Hansı duz suda müvəqqəti codluq yaradır?

- ☒ $Mg(HCO_3)_2$
- ☐ $MgSO_4$
- ☐ $CaSO_4$
- ☐ $MgCl_2$
- ☐ $NaHCO_3$

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

- ☐ $CaCl_2$
- ☐ $Al_2O_3 \cdot nH_2O$
- ☐ Al_2O_3
- ☒ Al_3AlF_3
- ☐ CaF_2

618 Təbiətdə geniş yayılmış metalı göstərin.

- ☐ Mg
- ☐ Zn
- ☐ Ca
- ☐ Fe
- ☒ Al

619 Alüminium – dihidroortofosfatın formulunu 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

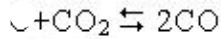
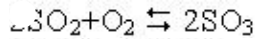
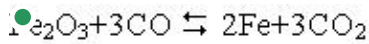
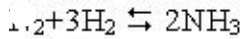
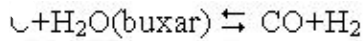
627 Hansı faktorlar kimyəvi tarazlığa təsir edir? I. qatılıq II. inhibitor III. temperatur IV. katalizator (Sürət 27.11.2013 11:54:34)

- 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)

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

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

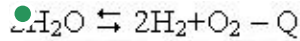
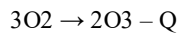
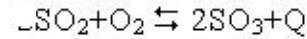
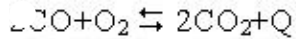
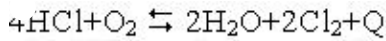
634 Temperatur əmsalı 2 olan reaksiya 150C-də 2 saata başa çatır. Bu reaksiyanın 15 dəqiqəyə başa çatması üçün onu hansı temperaturda aparmaq lazımdır? (Sürət 27.11.2013 11:55:01)

- ☐ 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)

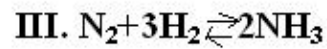
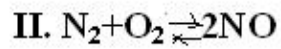
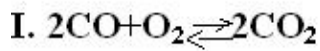
- ☐ 50
- ☐ 30
- ☐ 20
- ☐ 10
- ☒ 40

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

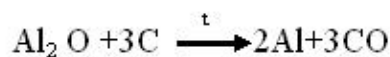
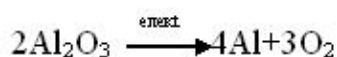
yalnız II

I, III, IV

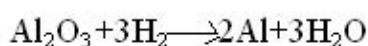
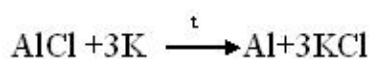
640 Sənayedə Al-i hansı üsulla alırlar?



●



●



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 ?

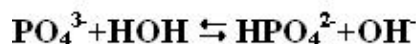
- ☐ Al(OH)Cl_2
- ☐ $\text{Al(OH)}_2\text{Cl}$
- ☒ NaH_2AlO_3
- ☐ NaAlO_2
- ☐ Al(OH)_3

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 maddə?sinı tapın.

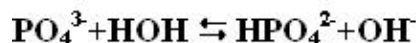
- ☐ 1. H_3
- ☐ NO
- ☐ 1. O_2
- ☒ 1. I_2O
- ☐ 1. I_2

644 Hansı duzun hidrolizinin qısa ion tənliyi aşağıdakı kimidir?



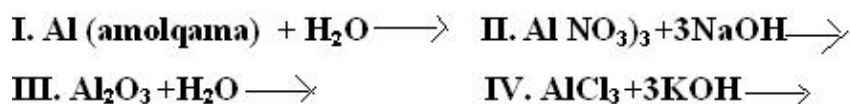
- ☐ 1. a_2HPO_4
- ☒ 1. a_3PO_4
- ☐ 1. $(\text{NH}_4)_2\text{PO}_4$
- ☐ Ag_3PO_4
- ☐ 1. a_3PO_3

645 Hansı duzun hidrolizinin qısa ion tənliyi aşağıdakı kimidir?



- ☐ 1. a_2HPO_4
- ☒ 1. a_3PO_4
- ☐ 1. $(\text{NH}_4)_2\text{PO}_4$
- ☐ 1. a_8PO_4
- ☐ 1. a_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. hər ikisi turşu oksididir

II. hər ikisi molekulyar kristal qəfəslərini qurur

III. hər ikisi Mg ilə reaksiyaya daxil olur

IV. hər ikisi HF ilə reaksiyaya daxil olur

I, II

I, IV

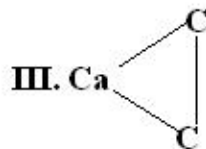
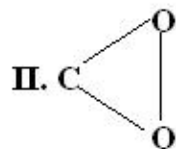
☒ I, III

II, IV

II, III

650 Hansı quruluş formulları doğru deyil?

I. $\text{C} \equiv \text{O}$


☒ II, III

yalnız I

yalnız II

I, II

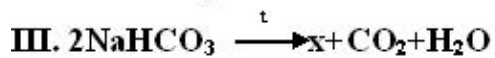
I, III

651 $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{y} + 2\text{H}_2\text{O}$ reaksiyasında y maddəsinin tətbiqi sahəsi hansı halda düzgün göstərilmişdir?

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?



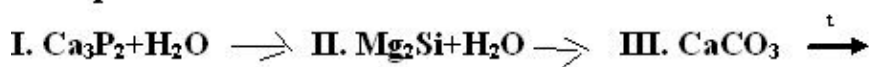
- I, II
- I, III
- II, III
- I, IV
- II, IV

654 Hansı silikatlar həll olan şüşə adlanır?



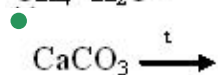
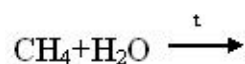
- I, II
- I, III
- II, III
- I, IV
- II, IV

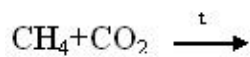
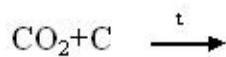
655 Hansı reaksiyadan alınan qaz bəsit maddələrdən birbaşa sintez yolu ilə alınmaq olmur?



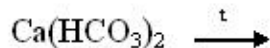
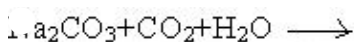
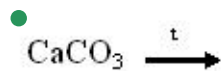
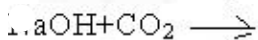
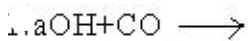
- yalnız II
- yalnız I
- II, III
- I, II
- yalnız III

656 Hansı reaksiya nəticəsində karbonmonooksid alınmır?





657 Hansı reaksiyalarda duz əmələ gəlir?



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

I, II, III

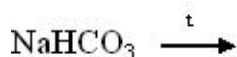
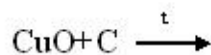
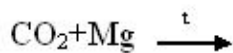
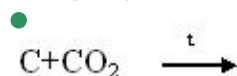
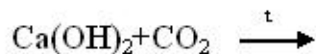
I, II, IV

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

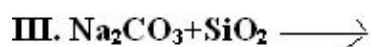
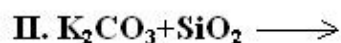
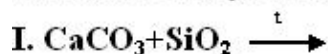
☒ I, II

I, III

II, III

yalnız I

661 7. Hansı reaksiya adi şüşə istehsalı zamanı gedir?



☒ I, III

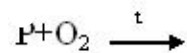
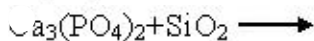
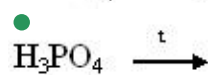
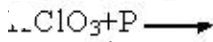
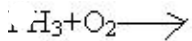
yalnız II

I, II

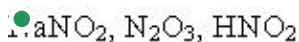
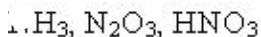
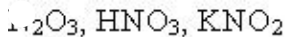
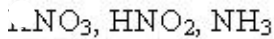
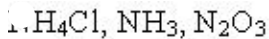
yalnız III

yalnız I

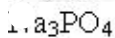
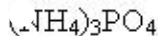
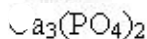
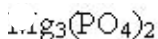
662 Hansı reaksiyada fosfor (V) oksid alınmır?



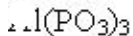
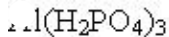
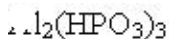
663 Azotun oksidləşmə dərəcəsinin +3 olduğu birləşmələr sırasını tapın.



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

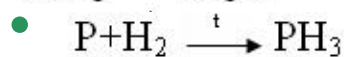
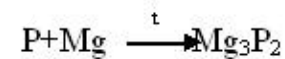
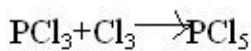
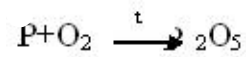
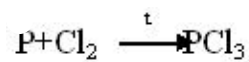
☐ I, II

☐ 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

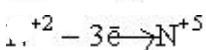
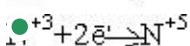
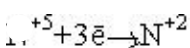
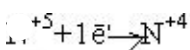
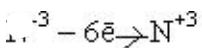
669 Hansı reaksiya doğru deyil?



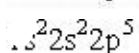
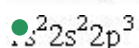
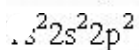
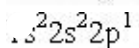
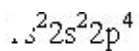
670 Hansı azot oksidi: - qaz halındadır; - turşu oksidi deyil; - misin duru nitrat turşusu ilə reaksiyasından alınır?



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?

- neytonların təsirindən uran nüvəsinin bölünməsi
- yüksək temperaturda plazmada gedən reaksiyalar
- protonların törətdiyi reaksiyalar
- deytonların 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 artırılrsa 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 etməz?

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

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
- $MgSO_4$, $AgNO_3$, K_2SO_4

682 Yalnız polyar molekulardan ibarət sıranı müəyyən edin.

- ☐ NO, H₂, O₂, N₂
- ☒ HCl, HBr, H₂O, NH₃
- ☐ HCl, NO, H₂, O₂
- ☐ HF, H₂O, N₂, NH₃
- ☐ O₂, NH₃, H₂O, N₂

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

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

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

- ☒ I_4 , CF₄, CCl₄, SiF₄
- ☐ Cl₄, CH₄, BF₃, AlCl₃
- ☐ Cl₄, CH₄, SiF₄, AlCl₃
- ☐ BF₃, AlCl₃, SiF₄, CH₄
- ☐ F₄, CCl₄, CH₄, BF₃

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

☐ Cl₃, BCl₃, BF₃, CF₄

☐ F₃, BCl₃, AlF₃, CCl₄

☐ F₃, BCl₃, CF₄, CCl₄

☒ F₃, BCl₃, AlF₃, AlCl₃

☐ F₄, BCl₃, AlCl₃, CCl₄

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 4NO₂+O₂+2H₂O ----- 4HNO₃ reaksiyanın O₂ –nə görə sürəti 0,05 mol/l san. Hansı ifadə doğrudur? 1. 20 san ərzində 5,6 l NO₂ sərf olunur. 2. 40 san ərzində 34 q H₂O sərf olunur. 3. 60 san ərzində 12 mol HNO₃ 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.

C+H₂ (bux)O----- CO +H₂O

C+O₂ ----- 2CO

☒ C+O₂-----CO₂

C+CO₂ ----- 2CO

CH₄(bux)+H₂O ----- CO +3H₂

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 2CO+O₂ ---- 2CO₂ reaksiyası nəticəsində 20 san ərzində 16 q oksigen sərf olunur. Dəm qazının sərf olunma sürətini (mol/l san. ilə) müəyyən edin. Ar (O)=16

☒ 0,05

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-tsi-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-tsi-ya-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