

1316Y_Az_Q2017_Yekun imtahan testinin sualları

Fənn : 1316Y Kimya-1

1 1 mol xlorid turşusunun artıq miqdarda MnO_2 ile qarşılaşqılıq tesirinden neçə litr (n.s.) xlor alınır?

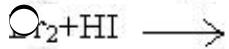
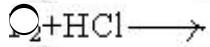
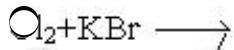
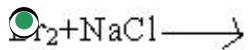
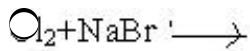
- 11,2
- 2,8
- 44,8
- 22,4
- 5,6

2 Xlorid turşusu ilə hansı maddələr reaksiyaya daxil olurlar?

- I. $KMnO_4$ II. K_2SO_4 III. $Pb(NO_3)_2$ 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 ?m?l? g?tirir?

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

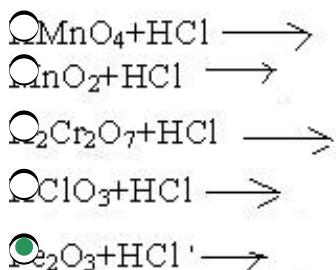
9 Göstərilənlərdən hansı ifadə xlor üçün səhvdir?

- 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 alınır?



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

- artır azalır
- azalır artır
- azalır azalır
- artır artır
- artır dəyişmir

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

- O_2
 NaOH
 Cu
 CO
 O_2O

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

- Mg
 O_2
 Hg
 Si
 O_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 alınır?

- $\text{CuO} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
 $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{Al}(\text{OH})_3 \longrightarrow$
 $\text{Cu} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{t}$
 $\text{CuO} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \xrightarrow{t}$
 $\text{CuCl}_2 + \text{Ba}(\text{OH})_2 \longrightarrow$

18 Hansı maddənin məhlulunu mis qabda saxlamaq olmaz?

- AgNO_3
 HCl
 Ca_3PO_4
 NaNO_3
 MgCl_2

ZnSO₄

19 Hansı maddənin köməyi ilə gümüşü sink qarışığından təmizləmək olar?

NaCl
 Cu₂SO₄ (qati)

CuNO₃

Cu₂SO₄

NaOH

20 Sink qabda hansı maddənin məhlulunu saxlamaq olar?

Cu₂SO₄

HCl

NaOH

CuSO₄

Cu(NO₃)₂

21 Xrom üçün hansı ifadə doğru deyil?

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

22 Hansı reaksiya üzrə mis 1-oksid alınır?

Cu₂O + Cu₂S

CuOH \xrightarrow{t}

Cu(NO₃)₂ \xrightarrow{t}

Cu(OH)₂ \xrightarrow{t}

CuCO₃ \xrightarrow{t}

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

- Ca
 Cu
 Mg
 Al
 Zn

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

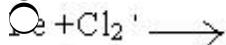
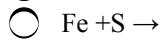
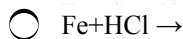
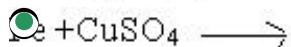
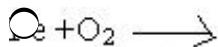
- KOH
 NaOH
 MgSO₄
 CuNO₃

HCl

25 Hansı mol nisbətində dəmir duru sulfat turşusu ilə reaksiya-ya 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 ayırmalı olar?

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

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



29 Fe^{+3} ionu hansı ion vasitesile teyin edilir?



30 Dəmir xlorla hansı mol nisbətində reaksiyaya girir?

- 3:2
- 1:2
- 1:1
- 2:1

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

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

32 Qarışığı 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 adı şəraitdə maye haldadır?

- Hg
- Na
- Au
- Ca
- Ag

38 Hansı elementin ən yüksək valentliyi onun dövri 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 bəsит maddənin adı göstərilib?

- ozon
- karbon qazı
- hava
- malaxit
- su

41 Yalnız qarşıqlar olan sıranı göstərin.

- mis, təbaşir, əhəng
- benzin, hava, natrium-silikat
- dəniz suyu, qrafit, hava
- benzin, çugun, hava
- spirt, xöök 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
- ammonyak
- 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
- $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$

Na_2KPO_4

45 Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

- ağacın yanması
- spirtin yanması
- südün turşuması
- qurğunun əriməsi
- dəmirin korroziyası

46 Hansı halda kimyəvi hadisə baş verir?

- buxarlanma
- kristallaşma
- yanma
- ərimə
- süzəmə

47 Hansı element allotropik şəkildəyişmələr əmələ gətirir?

- Ca
- H
- Na
- O
- N

48 Hansı birləşmədə oksigenin kütlə payı 50%-dir?

- O_2
- R_2O
- CO
- BO_3
- SO_2

49 Hansı birləşmədə hidrogenin kütlə payı ən böyükdür?

- RbH
- LiH
- NaH
- C₃H
- KH

50 Eynicinsli qarışığı 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: duda (his), ozon, qrafit, oksigen, qırmızı fosfor. Bu maddələrin tərkibinə neçə kimyəvi element daxildir?

- 5
- 4
- 3
- 2
- 6

52 Uğunluğunu meyyen edin:

Qarışık Ayrılma üsulları

I. etil spiriti+su	distille
II. şeker+su	durultma
III. yağ+su	buxarlandırma

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

53

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

Temperaturu 30°C -den 60°C -ye atırıldıqda hansı madde aqreqat halini deyişir?

- yalnız x
- y, z
- x, y
- x, z
- yalnız y

54 Həqiqi məhlulların hissəciklərinin ölçüsünü göstərin.

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

55 Hansı sırada yalnız izobar elementlər verilmişdir.

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

56 Təbii radioaktivlik nədir?

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

57 Radioaktivlik nədir?

- maddələrin temperaturun təsiridən parçalanması
- Rentgen şüalarının təsirindən maddələrin elektronlar ayırması
- Günəş işığının təsirindən madələrin elektronlar ayırması
- maddələrin şüa buraxmaq xassəsi
- madələrin təbiətdə müxtəlif təsirlərə dəyişikliyə uğraması

58 Elektrona hərisliyin qitməti kiçik olan elementin valent təbəqəsinin elektron formulunu göstərin.

- ns₂np₁
- ns₂np₅
- ns₂np₂
- ns₂np₃
- ns₂np₄

59 Elektrona hərisliyin qitməti kiçik olan elementi göstərin.

- S
- F
- Cl
- N
- O

60 Açıq termodinamik sistemi ifadə edən müddəəni 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 müddəəni 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 həcmini göstərin.

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

65 Kimyəvi atomistikanın əsasını hansı alim qoymuşdur?

- C.Tomson
- M. Küri
- P. Küri
- C. Dalton
- E, Rezerford

66 Hansı elementlər allotrorik 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 azon 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
- BO_3
- R_2O
- CO
- O_2

69 Hansı kimyəvi formul düzgün deyil?

- aHPO_4
- Na_2KPO_4
- $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$



70 Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

- spirtin yanması
- dəmirin korroziyası
- qurğunun əriməsi
- 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 sayıdan asılı olmur
- neytronların sayı çox olmalıdır
- protonların sayı çox olmalıdır
- protonların sayı təxminən neytronların sayına bərabər olmalıdır
- protonların sayıdan asılı olmur

74 Hansı sıradada 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. Avogadro
- J. Berzelius
- 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. artırm
- yükü və kütləsi dəyişmır
- 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 dəyişmır
- sıra nömrəsi iki vahid, kütləsi dörd k. v. artırm
- sıra nömrəsi bir vahid artır, kütləsi dəyişmır

78 Atom β –hissəcik buraxmaqla parçalandıqda hansı dəyişikliyə uğrayır?

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

79 Neytral mühitdə bənövşəyi rəng alan indikatoru göstərin.

- fenolftalein, lakkus
- metiloranj
- fenolftalein
- lakkus
- lakkus, metiloranj

80 Endotermik proseslərdə temperaturu artırıldıqda($\Delta H > 0$) 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 sırası göstərin.

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

83 **Yalnız ns² np⁶ nd¹⁰ elektron konfiqurasiyasına malik olan ionların verildiyi sırası göstərin.**

- Zn²⁺, Sn²⁺, Pb²⁺

Cu^{3+} , Sn^{2+} , Zn^{2+} , Cu^+

Cd^+ , Cd^{2+} , Sb^{3+} , Bi^{3+}

Ag^+ , Zn^{2+} , Cd^{2+} , Ag^+

Cd^+ , Cd^{2+} , Zn^{2+} , Bi^{3+}

84 $n = 4$ olan energetik səviyyədə orbiralların 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 sayıda cütləşməmiş elektronları olur?

C

S

P

N

C1

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

...3d⁵4s¹

...3d⁶4s

...3d⁴4s²

...3d⁶4s²

...3d⁵4s²

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

... \bar{e} , 7p, 7n

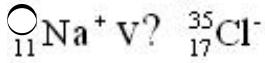
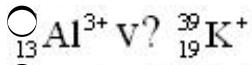
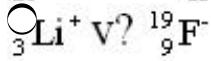
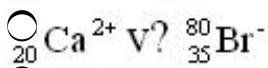
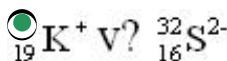
N

... \bar{e} , 7p, 7n

... \bar{e} , 10p, 7n

... \bar{e} , 7p, 7n

89 Hansı cərgədəki ionlarda elektronların sayı eynidir?



90
Elektron formulu ... $3\text{d}^14\text{s}^2$ olan ${}^{45}\text{X}$ atomunda ne?? neytron vardır?

- 25
- 23
- 22
- 21
- 24

91 4S24P4 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 verilmişdir?

- 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

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

Kationu müeyyen edin.

- x, z
 - yalnız z
 - yalnız y
 - yalnız x
 - x, y

⁹⁶₂₄⁵²Cr atomun elektron formulunu göst̄rin.

- ..3d⁵4s¹
 - ..3d⁶4s
 - ..3d⁴4s²
 - ..3d⁶4s²
 - ..3d⁵4s²

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

S ve p-elementlerini müeyyen edin.

s-elementi p-elementi

- X, Z ,,,,,,,,,,, y
 - Y ,,,,,,,,,,, x, Z
 - X ,,,,,,,,,,, y, Z
 - X, y ,,,,,,,,,,, z
 - Y, Z ,..... x

98 Elektrona hərisliyin tənliyini göstərin.

- X = + E

- E = mc²
- E = hν
- A + e⁻ = A⁻ ± F
- A⁺ = A⁺ + e⁻

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

- V = k₂ · 2[NO] · [O₂]
- V = k₂ · [NO]₂ · [O₂]
- V = k₂ · [NO] · [O₂]²
- V = k₁ · [NO₂]²
- V = k₁ · 2[NO₂]

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

- V = k₂ · 2[NO] · [O₂]
- V = k₁ · [NO₂]²
- V = k₂ · [NO] · [O₂]²
- V = k₂ · [NO]₂ · [O₂]
- V = k₁ · 2[NO₂]

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

- V = k₁ · [N₂] · [H₂]³
- V = [N₂] · 3[H₂]
- V = k₁ · [N₂] · 3[H₂]
- V = k₂ · [NH₃]²
- V = k₂ · 2[NH₃]

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

- V = k₂ · 2[NH₃]
- V = k₁ · [N₂] · 3[H₂]
- V = k₁ · [N₂] · [H₂]³
- V = k₂ · [NH₃]²
- V = [N₂] · 3[H₂]

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

- 2H⁺ + 2e⁻ → H₂
- 2H₂O + 2e⁻ → H₂ + 2 OH⁻
- Na⁺ + 1e⁻ → Na
- 2H₂O - 4e⁻ → O₂ + 4H⁺
- 4OH⁻ - 4e⁻ → O₂ + 2 H₂O

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

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

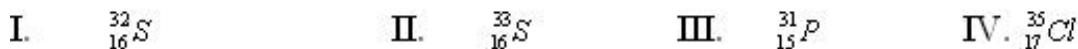
105 Entropiyanın artması ilə müşayiət olunan kimyəvi reaksiyanı göstərin.

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

106 Sistemde entropiyanın artmasına səbəb olan prosesi göstərin.

- həcmi azalması
- kristallaşma
- kondensləşmə
- ərimə
- koaqlıyasiya

107 izotonları müəyyən edin.

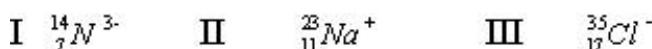


- III,IV
- II,III
- I,III
- I,II
- II,IV

108 ClO_4^- ionunda neçə elektron var? ($_{17}\text{Cl}, _8\text{O}$)

- 18
- 49
- 26
- 50
- 32

109 Hansı ionun terkibinde elektron ve neytron sayı berabərdir?



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

110 Hansı halda ionun zarici elektron konfiqurasiyası doğru göstərilməyib?

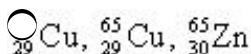
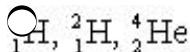
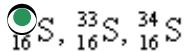
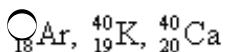
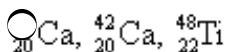
- yalnız I
- yalnız III
- II,III
- I,II
- yalnız II

111 Proton sayı 24 olan elementin dövri sistem cədvəlində yerini müəyyən edin: Dövri

- 3, V B
- 4, VI B

- 3, II B
- 4, II B
- 3, VI B

112 Yalnız izotoplar olan sırası göstərin.



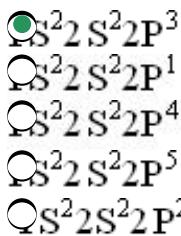
113 n-ci energetik səviyyədəki elektronların maksimum sayı hansı formul ilə müəyyən edilir?

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

114 Hansı sıradə 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 aiddır?



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

- 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 molekullarn formuları yerləşən sırası göstərin.

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

118 HCl molekulu əmələ gələrkən qapanan orbitallar hansı sıradır?

- p- və d-
- s- və s-
- p- və p-
- s- və p-
- s- və d-

119 Hansı sıradır yalnız qazın molyar həcminin vahidi verilmişdir?

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

120 Hansı sıradır yalnız molyar kütlənin vahidi verilmişdir?

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

121 $FeCl_3 + 3 KCNS \rightleftharpoons Fe(CNS)_3 + 3 KCl$ Bu reaksiyada tarazlığı sola yönəltmək üçün qatılıq necə dəyişməlidir?

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

122 $FeCl_3 + 3 KCNS \rightleftharpoons Fe(CNS)_3 + 3 KCl$ 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 entrapiyası azalar?

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

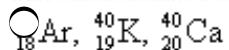
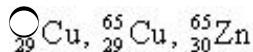
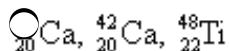
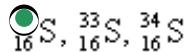
126 Aşağıda verilən halların hansında sistemin entrapiyası artar?

- [1 həcm azot və 3 həcm hidrogendən 2 həcm ammonyakın 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?



128 Yalnız izotoplar olan sıranı göstərin.



-

^1H , ^2H , ^4He

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 sayıda cütləşməmiş elektronları olur?

- C
- S
- P
- N
- Cl

133 Xlor atomunda maksimum həyəcanlanmış halda cütlənməmiş neçə elektron vardır?

- 6
- 5
- 3
- 1
- 7

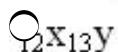
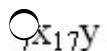
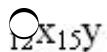
134 Xarici elektron konfiqurasiyaları verilmiş elementlərdən hansı ən yüksək ionlaşma enerjisini malikdir?

- ... 2s2 2p3
- ... 2s2
- ... 3s1
- ... 2s2 2p5
- ... 3s2 3p5

135 Hansı sıradə yalnız S-elementlər verilmişdir?

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

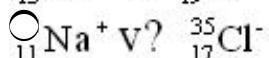
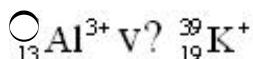
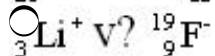
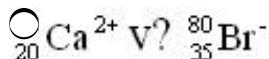
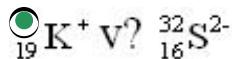
136 Hansı elementlər eyni qrupda yerləşir?



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



138 Hansı cəvdəldəki 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.

- Fe(NO₃)₃
- KNO₃

- NaCl
- Cr₂S₃
- AlCl₃

141 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?

- $Qs^2 2S^2 2P^1$
- $Qs^2 2S^2 2P^5$
- $Qs^2 2S^2 2P^3$
- $Qs^2 2S^2 2P^2$
- $Qs^2 2S^2 2P^4$

142 Elektron konfiqurasiyaları verilmiş elementləri reduksiyaedicilik qabiliyyətinin artma ardıcılılığı 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 nödir? 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

H₂SO₄ molekulunda olan neytron sayını müəyyən edin (¹H ³²S ¹⁶O).

- 49
- 48
- 269
- 25
- 50

147 ${}_{8}O^2$ ionunun kısa elektron formulunu müeyyen edin.

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

148 Azot ionunda ${}_{7}^{14}N^{3-}$ kaç? elektron, proton v? neytron var?

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

149 ${}_{17}^{35}Cl$ ve ${}_{17}^{37}Cl$ atomları üçün aynı olan nededir?

I. elektron sayı

II. proton sayı

III. neytron sayı

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

150

Elektron formulu ... $3d^14s^2$ olan ${}^{45}X$ atomunda ne?? neytron vardır?

- 25
- 23
- 22
- 21
- 24

151

x^{+} , y^{3+} ve x^{3-} ionlarında aynı sayıda elektron var. x, y ve z elementlerini proton sayılarının 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 = mc²

- A + e⁻ = A⁻ ± F
- X = + E
- A⁺ = A⁺ + e⁻
- E = hv

153 Yalnız n + L cəmi bərabər olan orbitaların yerlədiyi sırası 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 x3+ ionunun qısa elektron formulu ... 3d104s2 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 sıradə yalnız s-elementləri yerləşmişdir?

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

158 Elektron formulu ...3s23p3 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 ... 3d84s2 olan elementin dövri sistem cədvəlindəki yerini tapın. dövr ; qrup

- 3 7A

- 4 7B
- 3 8B
- 3 8A
- 4 8B

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

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

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

- 90
- 10
- 1
- 19
- 9

162 . x atomunun maksimum həyacanlanma halı ns1np3ndy kimi dir. 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

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

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

164 3p yarımla 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 Ifadələrindən 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 müeyyen 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 sıradakı 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

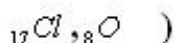
173 Hansı qrupdakı hər iki maddədə atomlar arasında üçqat rabitə mövcuddur?

- O_2H_4 ; P_4
- CO; NH₃
- O_2H_2 ; N₂
- O₃; Cl₂
- OH₃; C₂H₄

174 Hansı orbitallarm örtülməsi π -rabitə yarada bilir?

- P – P
- SP₂ – S
- SP – P
- P^2 – SP^2
- P^2 – P

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



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

176 XY₃ tipli ion rabitəli birləşmədə ionlar 120 elektrondur. XY₃ molekulunda cəmi 40 elektron var. Neytral x ve 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 dərəcəsini 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?

- NH₄Cl, NH₄NO₃

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

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?

- NH₃NH₂
- S₂O₄
- KBr
- H₃OH
- Al₂SiO₅

181 **Hansı birləşmələrdə X elementinin oksidləşme derecesi eynidir?**

- | | |
|---|--|
| I. Na ₃ XO ₄ | II. CaXO ₄ |
| III. NaXO ₄ | IV. Ca ₃ (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

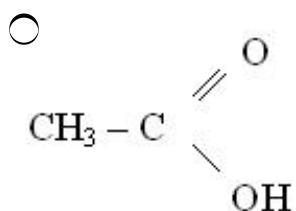
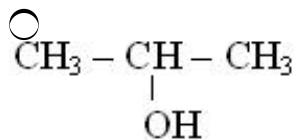
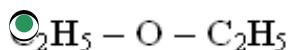
187 Hansı sırada birləşmələrində donor-akseptor mexanizmi üzrə əmələ gələn kimyəvi rabitə var?

- 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?



- C₂H₅OH
 HF

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

- C₂H₅OH
 C₆H₁₂O₆

- Na₂SO₄
- CaCl₂
- CH₄

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

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

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

- O₃; Cl₂
- O₂H₄; P₄
- OH₃; C₂H₄
- CO; NH₃
- O₂H₂; N₂

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?

- OF₂
- CaO
- Na₂O₂
- O₂
- NO₂

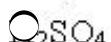
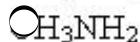
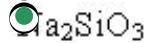
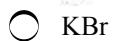
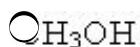
195 Hansı reaksiyadan alınan birləşmədə donor-akseptor mexanizmi ilə polyar kovalent rabitə yaranır?

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

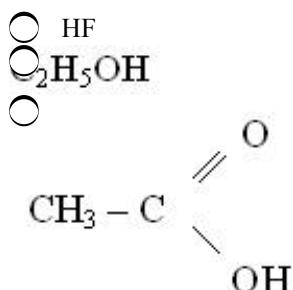
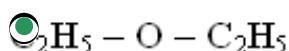
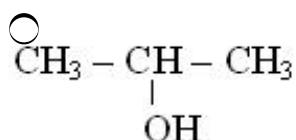
196 Hansı orbitalların örtülməsi π -rabitə yaradır?

- $\text{P}^2 - \text{P}$
- $\text{P}^2 - \text{SP}^2$
- $\text{SP}^2 - \text{S}$
- $\text{SP} - \text{P}$
- $\text{P} - \text{P}$

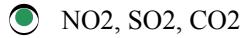
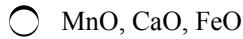
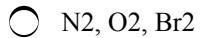
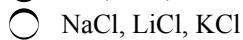
197 Hansı birləşmədə həm ion, həm də polyar-kovalent rabitə var?



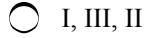
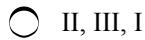
198 Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur?



199 Polyar-kovalent rabitəli birləşmələr sırasını göstərin.



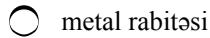
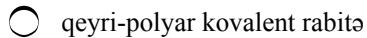
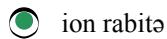
200 Rabitələri polyarlığın artma ardıcılılığı ilə düzün. I. NaCl II. HCl III. Cl-Cl



201 N₂ molekulunda rabitələrin yaranmasında neçə elektron iştirak edir?



202 I qrupun əsas yarımqrup elementləri VII qrupun əsas ya-rım-qrup elementləri ilə hansı rabitə əmələ gətirməklə birləşərlər?



- polyar kovalent rabitə
 dono-akseptor mexanizmi ilə əmələ gəlmış 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. H₂SO₄ 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 . X³⁺ ionunda 12 elektron var. Hansı ifadə doğrudur. I. X Geyri metaldir II. II dövr 7A qrupunda yerləşir II. -ilə polyarvalent rabitələri XY₃ bircəsnəsini əmələ getirir.

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

211 CH = CH – CH = CH molekulunda sıqma (σ) və pr (π) rabitələrin sayımlı müəyyən edin. σ π

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

212 I qrupun əsas yarımqrup elementləri VII qrupun əsas ya-rim-qrup elementləri ilə hansı rabitə əmələ gətirməklə birləşərlər?

- dono-akseptor mexanizmi ilə əmələ gəlmış polyar-kovalent rabitə
- metal rabitəsi
- qeyri-polyar kovalent rabitə
- polyar kovalent rabitə
- ion rabitə

213 Hansı qrupdakı maddələr moleklyar tipli kristal qəfəs yarada bilər?

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

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

- qeyri-polyar kovalent – ion – polyar kovalent
- ion – qeri-polyar kovalent – polyar kovalent
- qeri-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 σ , 2 π
- 3 π
- 2 σ , 2 π
- 2 σ , 1 π
- 3 σ

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

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

217 P 2 O5 molekulunda pi(pi) rabbitələr ümumi rabbitələrin neçə faizini teşkil edir?

- 30
- 60
- 10
- 50
- 40

218 Hansı molekullarda 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 əmələ gətirir. Bu birləşməni müəyyən edin.

- SO₂
- MgCl₂
- OF₂
- SCl₂
- CaCl₂

224 Azot üçün hansı ifadə doğru deyil?

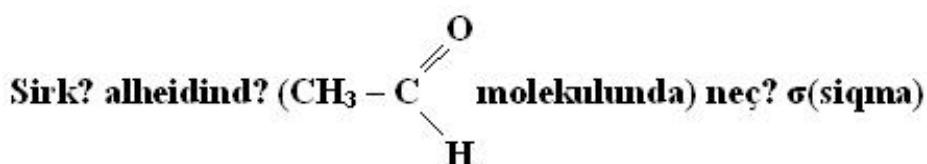


- II, III
- yalnız II
- yalnız III
- I, III
- yalnız I

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

- XO
- X₂O
- X₂O₃
- X₂O₅
- XO₂

226



v? neç? π (pi) rabit? var?

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

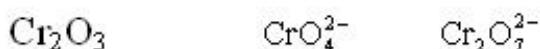
227

Element	Elektron konfiqurasiyası
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

Cr₂O₃ molekulunda, CrO₄²⁻ ve Cr₂O₇²⁻ ionlarında xromun oksidleşme derecesini müeyyen edin.



- O +3 +6 +7
- O +3 +7 +7
- O +6 +6 +7
- O +6 +6 +7
- O +3 ,..... +6 +6

229 Orbital radiusuna aid olan müddəəanı göstərin.

- O bərk cisimlərdə bir-birinə yaxın yerləşən atomlar arasındaki məsafə
- O kristallarda kimyəvi rabitədə olan atomlar arasındaki məsafə
- O molekullarda kimyəvi rabitədə olan atomların nüvələri arasında olan məsafə
- O atomun nüvəsindən xarici elektron orbitalının maksimum sıxlığına qədər olan məsafə
- O mayelərdə bir-birinə yaxın yerləşən molekullar arasındaki məsafə

230 Maddənin plazma halına aid olan müddəəanı göstərin.

- O yüksək temperaturda elektronlarını qismən itirmiş atomlardan ibarət sistem
- O elektron örtüklərini qismənitirmiş atomların ionlaşmış hali
- O atom nüvələrinin bölünmə məhsullarından biri
- O elektron örtüklərini tamamilə itirmiş atomların ionlaşmış hali
- O atom nüvələrinin neytonların təsirindən parçalanmasının temperatur şəraiti

231 Süni radioaktivliyə aid olan müddəəanı göstərin.

- O atom nüvələrinin neytronlarla qarşılıqlı təsiri
- O atom nüvələrinin qamma şüaları ilə qarşılıqlı təsiri
- O atom nüvələrinin alfa hissəcikləari ilə qarşılıqlı təsiri
- O süni üsullarla alınan nüvələrin öz-özünə parçalanması
- O uran birləşmələrinin kənar təsirlər olmadan şüa buraxması

232 Süni nüvə reaksiyasını ilk dəfə hansı alim kəşf etmişdir?

- O K. Perye
- O M. Küri
- O P. Küri
- O E. Rezerford
- O N. Bor

233 Orbitalların nüvə ilə rabitəsinin zəifləməsinin ardıcılılığı hansı sxemdə düzgün verilmişdir?

- O s → p → f → d
- O d → f → s → p
- O p → d → f → s
- O s → p → d → f
- O) f → s → p → 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 qanuna uyğun artır?

- H → J → H → Br → H → F → H → Cl
- H → Cl → H → Br → H → J → H → F
- H → F → H → Cl → H → J → H → Br
- H → F → H → Cl → H → Br → H → J
- H → Br → H → J → H → F → H → Cl

236 Valent rabiələri nəzəriyyəsinə aid olan müddəəni 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 Orbitalların elektronlarla dolmasının ardıcılılığı 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

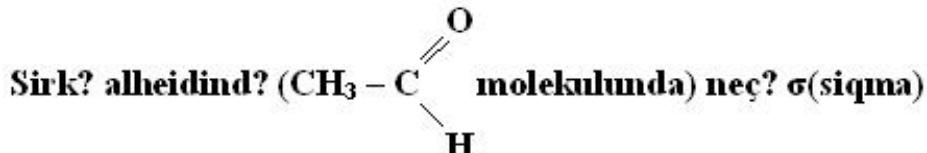
239 V₂O₅ iştirakı ilə aparılan $2\text{SO}_2(\text{q}) + \text{O}_2(\text{q}) \rightarrow 2\text{SO}_3(\text{q})$ reaksiyanın aid olduğu kataliz prosesini göstərin.

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

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

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

241



v? neç? π (pi) rabbit? 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, Mg₃N₂, SCl₂
- CaH₂, SO₂, SO₃
- KF, CaBr₂, NaCl
- N₂O₅, CCl₄, SiF₄

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, həcmin azalması
- kristallaşma, kondensləşmə, ərimə, sublimasiya,
- ərimə, sublimasiya, buxarlanması, həcmin artması
- kristallaşma, kondensləşmə, həcmin azalması, koaqulyasiya
- həcmin azalması, koaqulyasiya, buxarlanması, 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 sıradə yalnız sistemin entropiyasının artmasına səbəb olan proseslər verilmişdir?

- sublimasiya, buxarlanma, koaqulyasiya, kristallaşma
- ərimə, sublimasiya, kondensləşmə, həcmin azalması
- kristallaşma, kondensləşmə, həcmin azalması, koaqulyasiya
- ərimə, sublimasiya, buxarlanma, həcmin artması
-) kristallaşma, kondensləşmə, buxarlanma, həcmin artması

249 Reaksiya $40\text{ C-də } 6\text{ dəgigəyə } 60\text{ C-də isə } 40\text{ saniyəyə$ başa satırsa, reaksiyanın temperatur əmsalını müəyyən edin.

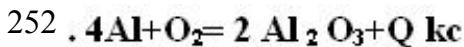
- 2
- 2,5
- 3,5
- 4
- 3

250 $2\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{S}$ Reaksiyasında H₂S qabılığım 3 dəfə azaldıb O₂- in qatılığını isə 3 dəfə artırıqdə sürət neçə dəfə deyişər?

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

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

- 5
- 3
- 2
- 1
- 4



Termo kimyevi tenliyi üçün hansı ifade doğrudur?

- I. Al-nin yanma istiliyi $\frac{Q}{4}$ kc/mol-dur.
- II. Al₂O₃- ün emelegelme $\frac{Q}{4}$ kc/mol-dur.
- III. Bu reaksiya üçün $\Delta H > 0$ -dır.

- yalnız II
- II,III
- I,II

- I,III
- I, II,III

253 $2\text{C} 2 \text{H}5+5 \text{CO}_2 \rightarrow 4\text{CO} 2 + 2 \text{H}_2\text{O}+\text{Q}$ (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 $\text{CH}_4(\text{q}) + \text{H}_2\text{O}(\text{q}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{q}) + 3\text{H}_2(\text{q}) - \text{Q}$ reaksiyasında tarazlığı məhsulun alınması istiqamətinə necə yönəltmək olar?

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

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

258 Kimyəvi reaksiyanın sürətinin ölçü vahidini göstərin.

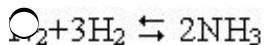
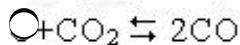
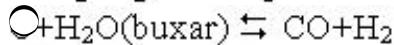
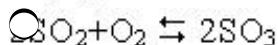
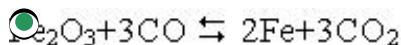
- mol·l/san
- mol/l
- mol/san
- mol/l·san

259 Homogen reaksiyanı göstərin.

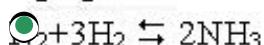
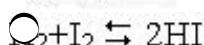
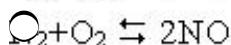
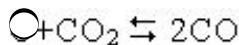
- $\text{ZnO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{Zn} + \text{H}_2\text{O}$

- $3\text{Fe} + 3\text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4$
- $\text{CaO} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3$
- $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$
- $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$

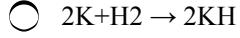
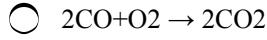
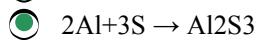
260 Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığı təsir etmir?



261 Hansı halda təzyiqin azalması tarazlığı başlangıç maddələr istiqamətinə yönəldir?



262 Hansı reaksiyanın sürətinə tarazlığın dəyişməsi təsir etmir?



263 Heterogen sistemi göstərin.

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

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

- 8
- 12
- 18
- 16
- 10

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

I. O_2 -nin qatılığının artması

II. Cl_2 -nin qatılığının artması

III. təzyiqin artması

IV. təzyiqin azalması

- II, IV

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

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

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

267 Hansı maddələr adsorbatlar adlanır?

- səthi aktiv maddələr
- mühiti maye olan dispers sistemlər
- suda həll olan bərk maddələr
- üzvi həllədicilərdə 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 təsirindən suda həll olmuş qazın ayrılması

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

- 30
- 40
- 25
- 30
- 50

270 5 mol suda 0,1 mol KHCO₃ duzu həll edilir. Məlulda duzun kütlə payını (%-lə) hesablayın.

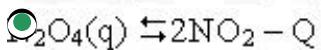
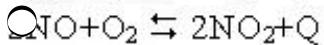
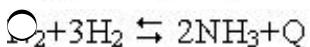
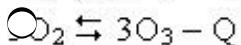
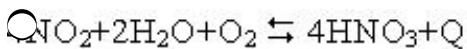
- 10
- 5
- 12
- 20

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

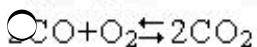
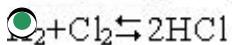
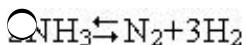
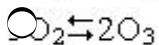
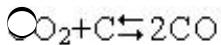
- 500
- 150
- 100
- 200
- 250

272 Hansı halda təzyiqin artması və temperaturun azalması tərəzliyi başlangıç maddələr alınan tərəfə

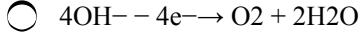
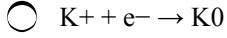
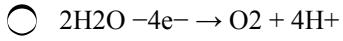
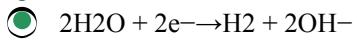
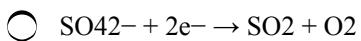
yönəldir?



273 Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?



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



275 L= 2 olan yarımsəviyyədə maksimum neçə elektron olar?

20

10

8

6

18

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

katalizatorun iştirakı

təzyiqin artması

temperaturun artması

temperaturun azalması

CH₄-ün qatılığının azalması

277 Atomun valent təbəqəsinin normal halına uyğun gələn elektron formulunu göstərin

3s13p1

2s22p4

2s12p2

2s12p3

3s13p1

278 Ağac kömürünün adsorbsiyası hansı həllədicidə yüksək olar?

xloroform

- su
- etil spiriti
- aseton
- metil spiriti

279 Absorbsiya prosesi nədir?

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

280 Hansı maddələr adsorbentlər adlanır?

- adsorbsiya olunan maddələr
- suda həll olan bərk maddələr
- üzvi həlledeçilərdə həll olan maddələr
- mühiti maye olan dispers sistemlər
- səthi aktiv maddələr

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

- p- , f-
- s- , f-
- s- , p-
- s- , d-
- p- , d-

282 Aşağıda verilən müddəalardan hası atomun quruluşu ilə elementlərin dövri sistemi arasında əlqəni ifadə edir.

- eyni dövrdə yerləşən elementlərin atomlarında müxtəlif sayıda energetik səviyyə olur
- eyni dövrdə yerləşən elementlərin atomlarında eyni sayıda energetik səviyyə olur
- energetik səbiyyələrin sayı böyük dövrlərdə dövrün nömrəsinə uyğundur
- energetik səbiyyələrin sayı kiçik dövrlərdə dövrün nömrəsinə Uyğundur
- energetik səviyyələrin sayı elementin dövri sistemdə yrləşməsinə uyğun olmur

283 Kimyəvi elementlərin dövri sistemi nədir?

- kimyəvi elementlərin kimyəvi xassərinin müqayisəsi
- kimyəvi elementlər haqqında məlumat cədvəli
- kimyəvi elementlərin dövri qanuna əsaslanan təsnifikasi
- kimyəvi elementlərin ümumi siyahısı
- kimyəvi elementlərin fiziki xassərinin müqayisəsi

284 Dövri qanunun inkişafında fiziki dövr nəyə əsaslanırdı?

- elementlərin məlum olan birləşmələrinin sayına
- kimyəvi elementlərin və onların birləşmələrinin tərkibi və xassərinə
- elementlərin təbiətdə yayılmasına
- elementlərin və oların birləşmələrinin fiziki xassələrinə
- nüvənin yükünün artması ilə müəyyən tip elektron quruluşunun dövri təkrarı

285 Dövri qanunun inkişafında kimyəvi dövr nəyə əsaslanırdı?

- elementlərin məlum olan birləşmələrinin sayına

- elementlərin və oların birləşmələrinin fiziki xassələrinə
- kimyəvi elementlərin və onların birləşmələrinin tərkibi və xassələrinə
- elementlərin atomlarının quruluşuna
- elementlərin təbiətdə yayılmasına

286 Dövri 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?

- elektrömənfiliyi
- istilik keçiriciliyi
- atom nüvələrinin yükü
- oksidləşmə dərəcəsi
- ərimə temperaturu

289 Kimyəvi elementlərin təbii təsnifatı nəyə əsaslanır?

- Pauli prinsipinə
- dövri qanuna
- atomun quruluşuna
- valentliyə
- atomun Rezeford modelinə

290 $\text{H}_2(\text{q}) + \text{Br}_2(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{HBr}(\text{q})$; $\Delta H < 0$ 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?

- CO₂-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 H₂SO₄
- BaCO₃ və K₂SO₄
- BaCO₃ və Na₂SO₄
- Ba(NO₃)₂ və Na₂SO₄
- BaO və H₂SO₄

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

297 Hidrogen atomunda elektronun enerjisini xarakterizə edən müddəanı göstərin.

- elektronun enerjisi orbital və maqnit kvant ədədlərindən sili olur
- elektronun enerjisi baş və orbital kvant ədədləriindən sili olur
- elektronun enerjisi yalnız baş kvant ədədinin qiymətinndən asılı olur
- elektronun enerjisi baş və maqnit kvant ədədlərindən sili olur
- elektronun enerjisi yalnız maqnit kvant ədədindən sili olur

298 Natrium-hidroksidin ərintisinin elektrolizində hansı məhsullar alınar?

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

299 Hansı reaksiyada təzyiqin artırılması tarazlığı başlangıç maddələrin tərəffüy yönündür?

- I. $\text{CaCO}_3(\text{q}) \rightleftharpoons \text{CaO}(\text{b}) + \text{CO}_2(\text{q})$
- II. $4\text{HCl}(\text{q}) + \text{O}_2(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{Cl}_2(\text{q}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{q})$
- III. $\text{Fe}_3\text{O}_4 + 4\text{H}_2(\text{q}) \rightleftharpoons 3\text{Fe}(\text{b}) + 4\text{H}_2\text{O}(\text{q})$

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

300 Atomun valent təbəqəsinin həyecanlanmış 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 hansıdan elektron qoparmaq üçün az enerji sərf olunar?

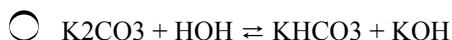
- 3s23p6
- 2s22p3
- 2s2
- 2s22p1
- 2s22p6

303 Hansı elementin atomunda normal halda qoşlaşmamış 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.

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



305 $NH_4HCO_3 + HOH \rightleftharpoons NH_4OH + H_2CO_3$ Hidroliz reaksiyasının ion tənliyini göstərin.

- $NH_4^+ + HCO_3^- + HOH \rightleftharpoons NH_4OH + H_2CO_3$
- $NH_4^+ + HCO_3^- + HOH \rightleftharpoons H_2CO_3 + NH_4^+ + OH^-$
- $NH_4^+ + HOH \rightleftharpoons H^+ + NH_4OH$
- $HCO_3^- + HOH \rightleftharpoons H_2CO_3 + OH^-$
- $NH_4^+ + HCO_3^- + HOH \rightleftharpoons 2H^+ + CO_3^{2-} + NH_4^+ + OH^-$

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

- $Cr_2(SO_4)_3, CrCl_2, Cr(NO_3)_3$
- $Cr_2(SO_4)_3, Cr(NO_3)_3, CrCl_2$
- $Cr(NO_3)_3, Cr_2(SO_4)_3, CrCl_2$
- $CrCl_2, Cr(NO_3)_3, Cr_2(SO_4)_3$
- $Cr(NO_3)_3, CrCl_2, Cr_2(SO_4)_3$

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

- 180
- 120
- 90
- 60
- 140

308 20c-də reaksiya 20 dəqiqə ərzində qurtarır. Əgər tem-peratur əmsalı 2 olarsa, həmin reaksiya $50^\circ C$ -də neçə dəqiqəyə qurtarar?

- 2,5
- 160
- 10
- 26
- 5

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

- 16
- 60
- 120
- 180
- 20

310 Reaksiya $30^\circ C$ temperaturda 60 saniyəyə qurtarır. Həmin reaksiya $50^\circ C$ temperaturda neçə saniyəyə qurtarar? Tem-peratur əmsalı 2-dir.

- 90
- 40
- 15
- 60
- 30

311 Reaksiya $100^\circ C$ temperaturda 40 dəqiqəyə qurtarır. Həmin reaksiya $130^\circ C$ temperaturda neçə

dəqiqəyə qurtarar? Temperatur əmsalı 2-dir.

- 15
- 10
- 5
- 20
- 120

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

- 4 dəfə artar
- 8 dəfə artar
- 2 dəfə azalar
- 2 dəfə artar
- 8 dəfə azalar

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

- 18
- 81
- 3
- 9
- 8

314 40°C temperaturda reaksiyanın sürəti $0,6 \text{ mol/l}\cdot\text{s}$. Sürətin temperatur əmsalı 3-ə bərabər olarsa, 80°C temperaturda reaksiyanın sürətini tapın.

- 48,6
- 16,2
- 81
- 5,4
- 10,8

315 Temperaturu 70°C -dən 20°C -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 reak-si-yanın sürəti neçə dəfə artar?

- 18
- 3
- 27
- 9
- 81

318 Hansı mineral gübrə tərkibində əsas 2 qida elementi sax-layır?

- NH_2O_2
- $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- KCl
- $\text{H}_4\text{H}_2\text{PO}_4$
- aNO_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 işlədirilir?

- KOH
- KCl
- $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COOK}$
- CH_3COOK
- Si_2O_3

321 1 mol sulfat turşusunu neytrallaşdırmaq üçün neçə mol KOH lazımdır?

- 0,5
- 2
- 3
- 1,5
- 1

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

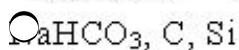
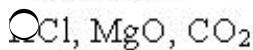
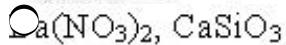
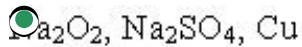
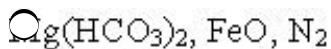
- Fe, Ag
- Zn, Fe
- Zn, Hg
- Na, Fe
- Na, K

323 160 q kükürd ilə maksimum neçə litr flüor reaksiyaya girir?

- 224
- 112

- 672
- 448
- 336

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



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

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

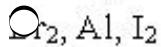
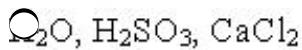
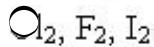
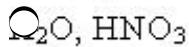
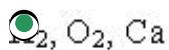
326 Kristallik kükürd üçün nə xarakterik deyil?

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

327 Kristallik kükürd üçün nə xarakterikdir?

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

328 Hansı sıradakı bütün maddələr kükürd ilə reaksiyaya daxil olurlar?



329 SO_4^{2-} ionu hansı kationlar ilə çöküntülməlidir?

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

- yalnız III
- I, II
- II, III

- III, IV
- I, III

330 Hansı ifadəni kükürdə aid etmək olar? I. qatı HNO₃ 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

331 Oksigen və kükürd üçün ümumi olan nədir?

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

332 Hansı metalın qatı sulfat turşusu ilə qarşılıqlı təsirindən SO₂, duru sulfat turşusu ilə isə H₂ alınır? I. Na II. Cu III. Fe IV. Zn

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

333 200 ml 0,5 mol/l KOH məhlulu hazırlamaq üçün neçə mol qələvi lazımdır? (Sürət 27.11.2013 11:59:56)

- 0,05
- 0,2
- 0,01
- 0,02
- 0,1

334 50 q duz müəyyən temperaturda 500 ml suda həll olaraq doymuş məhlul əmələ gətirir. Həmin temperaturda duzun həllolma əmsalını tapın (Sürət 27.11.2013 11:59:58)

- 500
- 250
- 50
- 100
- 200

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

- 18
- 10
- 35
- 30
- 25

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

- kq/mol
- mol/l
- q/mol
- q/l
- l/kq

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

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

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

- $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- NaCl
- CaCO_3
- Na_2SO_4
- KNO₃

339 Həllolma əmsalının ölçü vahidini göstərin.

- q/mol
- mol/l
- kq/mol
- l/kq
- q/l

340 Temperaturun artması ilə qazların həll olması necə dəyişir?

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

341 Normal məhlulun ölçü vahidini göstərin.

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

342 Həllolma haqqında hansı ifadə doğrudur?

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

343 Hansı üç metal natrium hidroksid məhlulu ilə reaksiyaya girmir?

- Zn, Cu, Hg

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

344 20 q kalsium xloridi 180 ml suda həll etdirilər. Alınmış məhlulda kalsium xloridin kütlə payını tapın.

- 18
- 9
- 10
- 11
- 14

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

- 35
- 10
- 18
- 25
- 30

346 Təzyiqin artması ilə hansı birləşmənin həll olması artır?

- H_2SO_4
- KCl
- Na_2O
- NaNO_3
- CO_2

347 Hansı birləşmə suda həll olmur?

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

348 Hansı sıradakı maddələrin temperaturun artması ilə həll olması azalır?

- $\text{CO}_2, \text{Na}_2\text{SO}_4, \text{KCl}$
- $\text{NaCl}, \text{K}_2\text{CO}_3, \text{NH}_3$
- $\text{KNO}_3, \text{O}_2, \text{CaCl}$
- $\text{NH}_3, \text{CO}_2, \text{O}_2$
- $\text{NH}_4\text{Cl}, \text{K}_2\text{SO}_4, \text{NaCO}_3$

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

- $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}, \text{NH}_4\text{Cl}$
- CO, NaCl
- $\text{Ca}_2\text{CO}_3, \text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$
- H_3, HCl
- $\text{O}_2, \text{NaNO}_3$

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

- yalnız elektronlar
- kationlar və anionlar
- kationlar və elektronlar
- anionlar və elektronlar
- yalnız kationlar

351 . 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
- 0,2
- 0,25
- 0,3
- 0,4

352 10 q duz 40 q suda həll edilir. Alınan məhlulda duzun kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 11:59:42)

- 40
- 10
- 20
- 25
- 5

353 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
- 14
- 9
- 10
- 11

354 20%-li məhlul hazırlamaq üçün 40 q şəkər neçə qram suda həll edilməlidir. (Sürət 27.11.2013 11:59:47)

- 80
- 40
- 260
- 200
- 160

355 200 q 40%-li məhlulda həll olmuş maddənin kütləsini tapın. (Sürət 27.11.2013 11:59:50)

- 100
- 20
- 40
- 50
- 80

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

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

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

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

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

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

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

- 0,4
- 0,2
- 1
- 0,1
- 0,5

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

- H₂SO₄
- KCl
- NaNO₃
- Na₂O
- CO₂

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

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

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

- C₁₂H₂₂O₁₁, NH₄Cl
- CO, NaCl
- Ca₂CO₃, C₁₂H₂₂O₁₁
- OH₃, HCl
- O₂, NaNO₃

363 200 q doymuş məhlulda şəkərin kütlə payı 60%-dir. Həmin temperaturda şəkərin həllolma əmsalını hesablayın. (Sürət 27.11.2013 11:59:53)

- 1500
- 400

- 600
- 800
- 1250

364 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

365 600 q 40%-li Na_2SO_4 məhlulunu 200 ml su ilə qarışdır—dılqda Na_2SO_4 -ün kütlə payını müəyyən edin. (Sürət 27.11.2013 12:02:59)

- 10
- 30
- 40
- 20
- 25

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

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

367 800 q 20%-li natrium hidroksidi neytrallaşdırmaq üçün ne—çə qram sulfat turşusu lazımdır? (Sürət 27.11.2013 12:02:13)

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

368 600 q 40%-li Na_2SO_4 məhlulunu 200 ml su ilə qarışdır—dılqda Na_2SO_4 -ün kütlə payını müəyyən edin. (Sürət 27.11.2013 12:02:11)

- 10
- 30
- 40
- 20
- 25

369 500 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

370 500 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

371 500 q 20%-li məhlul doymuşdur. Duzun həllolma əmsalını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:02:00)

- 400
- 200
- 100
- 50
- 250

372 50 q 30%-li sodium xlorid məhlulunu 150 q 10%-li natrium xlorid məhlulu ilə qarışdırıldıqda alınan məhlulda duzun küt-lə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:57)

- 25
- 15
- 10
- 30
- 20

373 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

374 400 q məhlulda ($p=1,6 \text{ q/sm}^3$) 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

375 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

376 300q 20%-li məhlul hazırlamaq üçün neçə qram 30%-li məhlul lazımdır? (Sürət 27.11.2013 12:01:44)

- 500

- 300
- 200
- 100
- 400

377 300 q doymuş məhlulda 50 q duz vardır. Duzun həllolma əmsalını təyin edin. (Sürət 27.11.2013 12:01:39)

- 250
- 150
- 100
- 50
- 200

378 20C-də həllolma əmsalı $K_n = 250 \text{ q/l}$ olan duzun doymuş məhlulunun kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:36)

- 50
- 25
- 20
- 10
- 40

379 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

380 132 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

381 100 ml sulfat turşusu 220 q suda həll edilir. Alınan məhlulda turşunun kütlə payını tapın ($\text{pH}_2\text{SO}_4 = 1,8$). (Sürət 27.11.2013 12:01:26)

- 60
- 45
- 40
- 35
- 50

382 100 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

383 10%-li və 40%-li məhsulları qarışdırıldıqda alınan məhlulda həll olan maddənin kütlə payını tapın.
(Sürət 27.11.2013 12:01:19)

- 18
- 25
- 20
- 15
- 30

384 (Sürət 27.11.2013 12:01:16)

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

385 (Sürət 27.11.2013 12:01:13)

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

- 25
- 10
- 50
- 40
- 20

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

- 10
- 2
- 3
- 6
- 5

387 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

388 Tarazlıqda olan sistemin uzun müddət sabit qalması hansı şəaitdə mümmkündür?

- qatılıq və temperatur dəyişdikdə
- yalnız temperatur dəyişdikdə
- yalnız qatılıq dəyişdikdə

- xarici şərait dəyişmədikdə
 yalnız təzyiq dəyişdikdə

389 Tritium hansı elementin izotopudur?

- heliumun
 argonun
 fosforun
 hidrogenin
 tellurun

390 Deyterium hansı elementin izotopudur?

- azotun
 heliumun,
 oksigenin
 hidrogenin
 qalayın

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

- Fe₂O₃
 Na₂O
 CaO
 H₂O₂
 Cu₂O

392 Xətti quruluşa malik olan molekulu göstərin?

- CH₄
 BH₃
 H₂O
 CO₂
 NH₄⁺

393 Natrium-sulfatın suda məhlulunun elektrolizindən hansı məhsullar alınar?

- SO₂, O₂, H₂, Na
 NaOH, Na, H₂, O₂
 Na, SO₂, O₂, H₂
 H₂, O₂, NaOH, H₂SO₄
 H₂SO₄, Na, O₂, SO₂

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

- mis (II) oksid
 mis
 oksigen
 xlor
 hidrogen

395 Aşağıda göstərilən maddələrdən hansı suda məhlullarında hidrolizə uğrayar?

- BaCl₂
 NaCl
 Na₂SO₄
 CH₃COONa

NaNO₃

396 Aşağıda gösterilən maddələrdən hansında molekullarası hidrogen rabitəsi daha davamlıdır?

- H₂S
- NH₃
- HCl
- HF
- HBr

397 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
- qoşlaşmamış valent elektronlarının sayı
- qrupun nömrəsi

398 Azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyi bərabər olan birləşməni göstərin

- N₂H₄
- HNO₃
- N₂
- NH₂OH
- HNO₂

399 HNO₃ molekulunda azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyini göstərin.

- +5 və 3
- +1 və 3
- +3 və 3
- +5 və 4
- +4 və 3

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

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

401 K₃[CoF₆] tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- heksafluorokalium kobaltat(III)
- kobalt(III)heksafluoro kalium
- kalium heksafluorokobalt(III)
- kalium heksafluorokobaltat(III)
- kobaltat(III)heksafluoro kalium

402 [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

403 $[\text{Co}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]\text{Cl}$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

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

404 $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{Cl}$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

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

405 $[\text{Mn}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{SO}_4$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- heksaakovasulfato manqan(II)
 sulfatoheksaakva manqan(II)
 manqan(II) heksaakovasulfat
 heksaakovamanqan(II) sulfat
 heksaakovamanqanat(II) sulfat

406 $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4](\text{NO}_3)_2$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

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

407 $\text{Na}_3[\text{Cr}(\text{CN})_6]$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

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

408 **6 ml sirke turşusu üzerine 194 ml su elave edilmişdir. Alman
əhlulda sirke turşusunun molyar qatılığını (mol/l-ile) ve kütle payını
%-le hesablayın, $p(\text{CuC OH}) = .1 \text{ g/ml}$**

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

kütle payı %

- 0,6, 12
 0,6, 6
 0,5, 3
 0,5, 6
 0,3, 3

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

- 250
- 80
- 150
- 100
- 200

410 660 q suya 224 l H₂S əlavə etdikdə neçə faizli turşu məhlulu alınar? (MnH₂S=3H)

- 25
- 20
- 17
- 30
- 34

411 2,24 l NH₃ (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

412 600 q 40%-li Na₂SO₄ məhlulunu 200 ml su ilə qarışdır—dılqda Na₂SO₄-ün kütlə payını müəyyən edin.

- 10
- 20
- 40
- 30
- 25

413 KOH:H₂O=0,5:4 mol nisbətində olan məhlulda qələvinin kütlə payını tapın. Mr(KOH)=56

- 32
- 14
- 28
- 7
- 34

414 **200 q 16%-li mis sulfat (II) məhlulunu hazırlamaq üçün neçə qram mis kuporosu (CuSO₄·5H₂O) lazımdır?**

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

- 30
- 50
- 32
- 28
- 20

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

- FeCl₃, Ca(NO₃)₂, NO₂

- C₂H₆, NaOH, Ca(OH)₂
- CH₄, N₂, H₂
- KNO₃, KCIO₄, Na₂CO₃
- SO₃, NO₂, P₂O₅

416 300q 20%-li məhlul hazırlamaq üçün neçə qram 30%-li məhlul lazımdır?

- 500
- 100
- 200
- 300
- 400

417 Həllolma əmsalı 1000 q/l olan doymuş məhlulda duzun kütłə payını təyin edin.

- 64
- 50
- 10
- 25
- 40

418 300 q doymuş məhlulda 50 q duz vardır. Duzun həllolma əmsalını təyin edin.

- 250
- 50
- 100
- 150
- 200

419 10%-li və 40%-li məhsulları qarışdırıldıqda alınan məhlulda həll olan maddənin kütłə payını tapın.

- 20
- 15
- 18
- 30
- 25

420 800 q 20%-li natrium hidroksidi neytrallaşdırmaq üçün neçə qram sulfat turşusu lazımdır?

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

421 90 q xörək duzu məhluluna neçə qram su əlavə etmək lazımdır ki, 18%-li məhsulu alınsın?

- 200
- 500
- 450
- 162
- 410

422 20C temperaturda 200 q doymuş məhlulda 120 q kalsium nitrat vardır. Duzun həllolma əmsalını tapın.

- 150

- 1500
- 600
- 375
- 60

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

- 300
- 50
- 100
- 150
- 250

424 50 q 30%-li sodium xlorid məhlulunu 150 q 10%-li natrium xlorid məhlulu ilə qarışdırıqda alınan məhlulda duzun kütəyini tapın.

- 15
- 10
- 30
- 25
- 20

425 40 q xörək duzunu 160 q suda həll etdirər. Məhlulda xörək duzunun kütlə payını tapın.

- 15
- 5
- 25
- 20
- 10

426 100 q 10%-li və 400 q 20%-li məhlul ilə quraşdırılır. Həll olan maddənin kütlə payını %-lə tapın.

- 26
- 18
- 14
- 22
- 30

427 5 q şəkəri 15 q suda həll etdikdə alınan məhlulda şəkərin kütlə payını tapın.

- 20
- 10
- 25
- 30
- 15

428 800 q 20%-li sodium hidroksidi neytrallaşdırmaq üçün neçə qram sulfat turşusu lazımdır? (Sürət 27.11.2013 12:02:57)

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

429 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

430 KOH:H₂O=0,5:4 mol nisbətində olan məhlulda qələvinin kütlə payını tapın. Mr(KOH)=56 (Sürət 27.11.2013 12:02:48)

- 14
- 32
- 34
- 7
- 28

431 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

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

- 250
- 100
- 200
- 300
- 400

433 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

434 . Hansı duzun hidrolizindən turş duz alınar? I. CaCl₂ II. NaNO₃ III. K₂S

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

435 555 q 20% -li CaCl₂ məhlulunu tam elektronliz etdikdə elektrodlarda neçə (n.ş-də) l qaz ayrılır M_h(CaCl₂)=

- 89,6
- 11,2
- 22,4

- 33,6
 44,8

436 Natrium –hidrokarbonat məhlulunu qızdırıldıqda mühit necə dəyişər?

- mühitin qələviliyi dəyişməz
 mühitin qələviliyi artar
 neytral mühit yaranar
 mühitin turşuluğu artar
 mühitin qələviliyi azalar

437 Natrium –sulfidin Na₂S hidrolizinin sürətini azaltmaq üçün onun məhluluna hansı maddə əlavə edilməlidir?

- HCl
 H₂SO₄
 SO₂
 Na₂SO₄
 NaOH

438 Molekulların davamlılığının ardıcıl azalmasına dair verlən sxemlərdən hansı doğrudur?

- O₂ → N₂ → F₂
 N₂ → F₂ → O₂
 N₂ → O₂ → F₂
 F₂ → N₂ → O₂
 O₂ → F₂ → N₂

439 K₂S-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

440 Hansı reaksiya sulu məhlulda axıra qədər getmir?

- NaCl + AgNO₃ →
 KOH+FeCl₃ →
 CuSO₄+Na₂S →
 CuO+HCl →
 CuSO₄+NaNO₃ →

441 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

- Na⁺ və CH₃COO⁻
 Ag⁺ və I⁻
 Ba⁺² və CO₃⁻²
 Ca⁺² və CO₃⁻²
 Ag⁺ və Cl⁻

442 Hansı elektrolitlər mərhələli dissosiasiya edir? I. Ca(OH)₂ II. NaHSO₄ III. Mg(OH)Cl IV. AlCl₃

- II, III, IV
 yalnız I

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

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

- Al(NO₃)₃
- Cu(NO₃)₂
- CaCl₂
- Ca(OH)₂
- Fe₂(SO₄)₃

444 1 mol AlCl₃ suda həll olduqda məhlulda cəmi neçə ion əmələ gelər (dissosiasiya dərəcəsi $\alpha=100\%$)?

- $0,04 \cdot 10^{23}$
- $0,08 \cdot 10^{23}$
- $0,2 \cdot 10^{23}$
- $0,1 \cdot 10^{23}$
- $0,08 \cdot 10^{24}$

445 $Mg^{2+} + 2OH^- \rightarrow Mg(OH)_2$ reaksiyasını aparmaq üçün hansı maddə götürülməlidir?

- Mg(NO₃)₂, NaOH
- Mg, NaOH
- MgO, NaOH
- MgSO₄, Mg(OH)₂
- MgO, H₂O

446 SO₄²⁻, Cl⁻ və CO₃²⁻ ionlarını uyğun olaraq hansı sıradakı kationlarla təyin etmək olar?

- a⁺², Ag⁺, H⁺
- Ca⁺², Ag⁺, Na⁺
- a⁺², Ag⁺, Ca⁺²
- a⁺², Na⁺, H⁺
- a⁺², Na⁺, Ca⁺²

447 Hansı maddəni suda həll etdikdə məhlulda qələvi mühit yaranır?

- CO₂
- NH₃
- NO₂
- H₂S
- SO₂

448 Yalnız zəif elektrolitlərdən ibarət sıramı göstərin.

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

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

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

450 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 ionaların sayından asılıdır
- normal duzlar birbaşa (pilləsiz) dissosiasiya edir

451 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

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

- HCl
- NaOH
- H₂SO₄
- H₂O
- HNO₃

453 Ca+HNO₃ ----- Ca(NO₃)₂+N₂O+H₂O Reaksiya tenliyində oksidləşdiricinin əmsalını müəyyən edin.

- 10
- 1
- 4
- 2
- 8

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

- 1200
- 1800
- 1500
- 1600
- 1000

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

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

yalnız SO_4^{2-}

- yalnız K^+

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

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

457 Hansı sıradakı duzlar hidrolizə uğrayır?

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

458 Hansı sıradə olan hər iki duzu suda həll etdikdə turş mühit yaranır?

- $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$, ZnCl_2
- CaCl_2 , $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$, $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$
- Na_3PO_4 , FeCl_3
- AlCl_3 , Al_2S

459 Hansı duzun hidrolizindən əsasi duz alınır?

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

460 Hansı duzu suda həll etdikdə turş mühit yaranır?

- K_2SO_4
- NaCl
- KNO_3
- NH_4Cl
- Na_2CO_3

461 Hansı duz suda pís həll olur?

- ZnSO_4
- CuSO_4
- FeSO_4
- MgSO_4
- CaSO_4

462 Hansı maddəni suda həll etdikdə qələvi mühit yaranar?

- BaSO₄
- LiCl
- K₂CO₃
- CuSO₄
- HClO₄

463 Hidroliz etməyən maddəni göstərin.

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

464 **Hansı duz hidroliz etmir?**

I. K₂CO₃ II. AgCl III. KCl IV. AgNO₃

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

465 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

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

466 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

- Cu⁺
- C
- Cl₂
- S⁻²
- Fe⁺²

467 $\text{Cl}^{+7} \rightarrow \text{Cl}^{-1}$ sxemini dəyişdirin?

- 8
- 6
- 5
- 7
- 4

468 $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$ sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsalı neçədir?

- 2
- 6
- 4

1
 3

469 Tərkibində 0,2 mol TeCl₃ duzu olan 200 ml məhlulda Cl⁻ ionlarının molyar qatılığını (mol/l-lə) hesablayın. (TeCl₃-ün dissosiasiyasını 100%qəbul etməli)

3
 0,5
 0,6
 1
 2

470 CH₃COONa duzunun hidrolizini zəiflətmək üçün məhlula hansı maddə əlavə olunur?

HCl
 H₂O
 H₂SO₄
 NaOH
 HNO₃

471 Qısa ion tənliyi H⁺+OH⁻→ H₂O olan reaksiyanı göstərin.

Na₂CO₃+HCl →
 Al(OH)₃+NaOH →
 Cu+H₂SO₄ →
 Al(OH)₃+HCl →
 Ca(OH)₂+HCl →

472 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

a⁺ və CH₃COO⁻
 a⁺² və CO₃⁻²
 Ag⁺ və I⁻
 a⁺² və CO₃⁻²
 Ag⁺ və Cl⁻
 a⁺ və CH₃COO⁻

473 NH⁺ və SO₄⁻² ionlarını hansı maddənin məhlulu ilə təyin etmək olar?

Ba(OH)₂
 Ba(NO₃)₂
 BaCl₂
 NaOH
 KOH

474 Hansı duzun hidrolizi zamanı əsasi duz alınır?

NH₄NO₃
 Na₂SO₄
 NaCl
 MgSO₄
 ZnCl₂

475 Hansı duzun hidrolizinin qısa ion tənliyi $X^{2+} + 2H_2O \rightarrow X(OH)_2 + 2H^+$ kındır?

- I. $FeCl_2$ II. $CaCl_2$ III. $BaCl_2$

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

476 $Cu^{+2} + 2OH^- \rightarrow Cu(OH)_2$ reaksiyasını aparmaq üçün hansı maddələr götürülməlidir?

- $Cu(NO_3)_2, KOH$
- $CuSO_4, Na_2SO_4$
- $CuO, NaOH$
- $Cu, NaOH$
- CuO, H_2O

477 Hansı duzlar hidrolizindən eyni mühit almır?

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

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

478 Hansı qrupda olan duzlar hidrolizə uğramır?

$Al_2S, AlCl_3, Al_2(SO_4)_3$

$Na_2CO_3, CH_3COONa, Na_2SO_4$

$NaNO_3, NaCl, Na_2SO_4$

KCl, K_2CO_3, K_3PO_4

$NaNO_3, NaSO_3, Na_2S$

479 760 ml suda 40 q natrium-hidroksid həll edildi. Alınmış məhlulda natrium-hidroksidin kütlə payını hesblayın (%-lə).

- 5

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

- 12
- 32
- 16
- 8
- 4

481 Təzyiqin artırılması qazların həll olmasına necə dəyişir?

- artırır, sonra isə azaldır
- dəyişmir
- azaldır
- artırır
- azaldır, sonra isə artırır

482 Temperaturun artırılması qazların həll olmasını necə dəyişir?

- azaldır, sonra isə artırır
- artırır
- dəyişmir
- azaldır
- artırır, sonra azaldır

483 Hansı ifadə doğrudur?

- qazların suda həll olması təzyiq artdıqda azalır
- həllolma yalnız kimyəvi prosesdir
- həllolma yalnız fiziki prosesdir
- həllolma həm fiziki, həm də kimyəvi prosesdir
- qazların suda həll olması temperatur artdıqda artırır

484 393 q NaCl məhlulunun elektrolizi zamanı (n.s -də) 44,8 l qaz ayrılmışdır. Alınan məhlulda NaOH -in kütlə payını (% -lə) hesablayın. (Mr NaOH=40)

- 50
- 30
- 25
- 20
- 40

485 Anionları oksidləşmə qabiliyyətlərinin artması ardıcılılığı ilə düzün. I. F- II. Cl- III. OH-

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

486 Cu+HNO₃ ----- Cu(NO₃)₂+NO+H₂O Oksidləşmə reduksiya reaksiyasında reduksiyaedicinin əmsalını tapın.

- 8
- 4
- 3
- 2
- 6

487 Br₂+NaOH NaBr+NaBrO₃+H₂O tənliyi üzrə 6 mol brom reaksiyaya girir. I. oksidləşən II. reduksiya olunan brom atomlarının sayını müəyyən edin. (Na-avoqadro ədədidir) I II

- 10 Na 2Na
- Na Na
- 5Na Na
- Na 5Na
- 2Na 10Na

488 P+HNO₃+H₂O ---- H₃PO₄+NO Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdirici və reduksiyaedicinin əmsalları cəmini müəyyən edin.

- 2
- 5
- 4
- 8
- 6

489 Cu+4HNO₃ ----- Cu(NO₃)₂+2NO₂+2H₂O Reaksiya tənliyinə əsasən (n.s. -də) 8,96 l qaz alınarsa neçə mol oksidləşdirici reduksiya olunur?

- 6
- 2
- 1
- 0,2
- 6

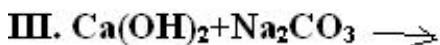
490 Hansı düzün məhlulda hidrolizi X²⁻+HOH ⇌ HX⁻+OH⁻ ion tənliyi ilə ifadə olunur?

- ZnCO₃
- CuSO₄
- CH₃COONa
- K₂CO₃
- ZnCl₂

491 Hansı reaksiyada çöküntü alınır?

- BaCl₂+H₂SO₄ →
- FeCl₃+KOH →
- AgNO₃+NaCl →
- NH₄Cl+NaOH →
- Ca(HCO₃)₂ \xrightarrow{t}

492 Hansı reaksiyanın qısa ion tənliyi Ca²⁺+CO₃²⁻→CaCO₃ kimidir?



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

493 Hansı düzün hidrolizindən yaranan mühit səhv göstərilmişdir?



- II, III
- yalnız III

- yalnız II
- yalnız I
- I, III

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

- $\text{BaCl}_2 + \text{AgNO}_3 \rightarrow$
- $\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- $\text{O}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- $\text{CH}_3\text{COONa} + \text{NaOH} \xrightarrow{t}$
- $\text{FeCl}_3 + \text{NaOH} \rightarrow$

495 $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2 + (\text{MH}_4)_2\text{S} \longrightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{S} + \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$ Oksidləşmə- reduksiya reaksiyasında ammonyakın əmsalını müəyyən edin.

- 8
- 3
- 2
- 1
- 6

496 Hansı ion yalnız oksidləşdiricidir?

- Cr_2^+
- Al^{3+}
- Fe^{2+}
- Cl^-
- S^{-2}

497 $4\text{KClO}_3 \longrightarrow \text{KCl} + 3\text{KClO}_4$ reaksiyasında xlorun neçə faizi redaksiya olunmuşdur?

- 80
- 50
- 20
- 25
- 75

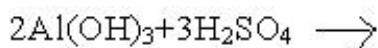
498 **Hansı reaksiyada CO_2 oksidləşdiricidir?**

- I. $\text{CO}_2 + \text{Mg} \longrightarrow \text{MgO} + \text{C}$
- II. $\text{CO}_2 + \text{C} \longrightarrow \text{CO}$
- III. $\text{CO}_2 + \text{NaO}^{1+} \longrightarrow \text{NaHCO}_3$

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

499 Hansı reaksiyadan alınan duz hidroliz etmir?

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



- $3\text{KOH} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$
- $\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{HNO}_3 \rightarrow$
- $\text{Fe}(\text{OH})_3 + 3\text{HCl} \rightarrow$

500 Hansı duzun elektroliz tənliyi suyun elektroliz tənliyi ilə eynidir? I. CuSO_4 II. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ III. CuCl_3
IV. CaF_2

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

501 Hansı duzun suda məhlulunda fenolftaleunun rəngi dəyişir?

- Al_2S_3
- NH_4Cl
- $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- CaCl_2
- Na_2SO_3

502 Məhlula turşu ɬav? etdikd? hansı duzların hidrolizi zifl?yır?

I. CuCl_2 II. Na_2S III. FeCl_3 IV. K_2CO_3

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

503 Hansı duzlar hidroliz? uğramır?

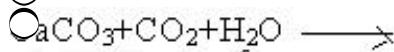
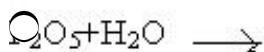
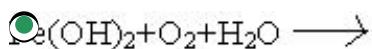
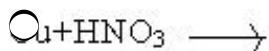
I. KCl II. NH_4Cl III. Al_2S
IV. CH_3COOK V. NaNO_3 VI. Na_2SO_4

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

504 Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.

- $2\text{KClO}_3 \xrightarrow{\text{t}^0} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$
- $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{\text{t}^0} \text{CaO} + \text{CO}_2$
- $\text{SO}_3 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaHSO}_3$
- $\text{Cu}(\text{OH})_2 \xrightarrow{\text{t}} \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{MgO} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$

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



506 Fe+HCl → sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasinda oksidləşdiricinin əmsalı neçədir?

4

6

2

3

1

507 Cl⁺⁷? Cl⁻¹ sxemindən neçə elektron qəbul edilmişdir?

6

7

5

4

8

508 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

Cu⁺

O₂

O²

O₂⁺²

C

509 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

CaHCO₃

NH₄NO₃

MnO₄

Cu(NO₃)₂

Cl₂O₃

510 karbon hansı elementlərlə reaksiyaya daxil olur? I Cl₂, II Br₂, III F₂, IV J₂, V N₂.

II,III,IV

I,III

yalnız III

III,V

II,IV

511 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

Cu⁺

O²

O₂

O₂⁺²

O C

512 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

CaHCO₃

CH₄NO₃

KMnO₄

Cu(NO₃)₂

Cl₂O₃

513 karbon hansı elementlərlə reaksiyaya daxil olur? I Cl₂, II Br₂, III F₂, IV J₂, V N₂.

II, III, IV

I, III

III, V

yalnız III

II, IV

514 Cl⁻⁷? Cl¹ sxemini? neç? elektron q?bul edilmişdir?

6

7

5

4

8

515 Fe+HCl → sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsali neçədir?

2

4

1

3

6

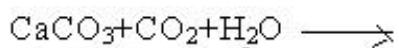
516 Həm birləşmə, həm də oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.

Cu+HNO₃ →

Cu(OH)₂+O₂+H₂O →

CuO₂+H₂O →

K+H₂O →



517 Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.

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

518 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?

- Ca_2SO_4
- KCN
- $\text{Cu(NO}_3)_2$
- NO_3
- CuCl_2

519 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?

- CaSO_4
- CaNO_3
- CuCl_2
- CuSO_4
- NaCl

520 K_2SO_4 aə MgCl_2 duzlarının məhlullarının elektrolizi zamanı katodda hansı maddə ayrılır?

- Mg
- K
- H₂ və Mg
- K və Mg
- H₂

521 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı anodda oksigen ayrılır?

- NaBr
- Ca_2S
- KCl
- CuSO_4
- KCl

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

- $\text{Ag(NO}_3)_2, \text{Cu(NO}_3)_2$
- Ca_3PO_4
- $\text{Ag(NO}_3)_2, \text{CuCl}_2$

MnCl₂, Ca(NO₃)₂
 AlCl₃, KNO₃

523 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı məhlulda əsas almır?

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

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

524 Hansı duz məhlulunun elektrolizi zamanı katodda hidrogen ayrılmır?

CuNO₃
 NaCl
 Ca(NO₃)₂
 CuSO₄
 CaCl₂

525 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

526 Hansı qrup maddələr sənayedə elektroliz üsulu ilə alınır?

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

527 Kalium sulfid məhlulunun elektrolizi zamanı anodda hansı maddə ayrılır?

H₂S
 SO₂
 O₂
 H₂
 S

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

5,6 l O₂
 2,8 l Cl₂
 5,6 l Cl₂
 5,6 l HCl
 11,2 l Cl₂

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

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

530 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

531 Na₂SO₄ və KNO₃ məhlullarının elektrolizi zamanı elek-trod-larda hansı maddələr alınır?

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

532 0,2 mol dəmirin artıqlaması ilə götürülmüş duru sulfat turşusu ilə reaksiyasından (n.ş -də) neçə litr hidrogen qazı alınar?

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

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

- 20
- 10
- 25
- 5
- 40

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

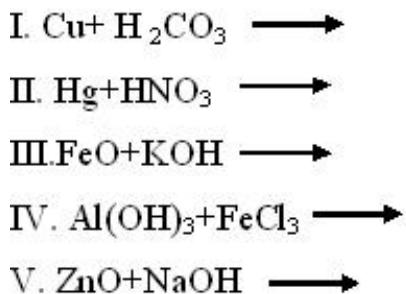
- Zn,Be,Al
- Cu,Zn,Al
- Cu,Cr,Al
- Fe,Cr,Al
- Fe,Mg,Al

535 Dəmir lövhəni X Cl₂ 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

536 Hansı reaksiyanın getməsi mümkün deyil?



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

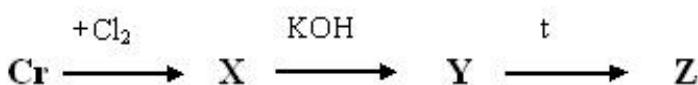
537 Hansı iki duzun məhlullarının elektrolizi zamanı elektrod-larda hidrogen və oksigen ayrıılır?

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

538 Hansı metalin duru nitrat terşusu ilə reaksiyası zamanı $\text{N}+5 \rightarrow \text{N}+2$ reduksiya prosesi baş verir?

- Na
 Al
 Fe
 Zn
 Cu

539



Z- maddəsinin müümüyün edin.

- K_2CrO_4
 Cr(OH)_2
 Cr_2O_3
 Cr(OH)_3
 CrO

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

- NaHSO_4

- Na₂SO₄
- KHSO₄
- NaKSO₄
- NaKSO₃

541 Natrium-perxloratın formulunu göstərin.

- NaClO₄
- NaClO₃
- NaCl
- NaClO
- NaClO₂

542 Hansı duzun adı düzgün deyil?

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

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

- NaNO₃
- NH₄NO₃
- KClO₃
- AgNO₃
- CaCO₃

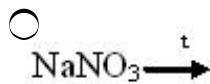
544 28 q KOH ilə H₂SO₄-ün qarşılıqlı təsirində neçə qram K₂SO₄ alınar? Mr(KOH)=56, Mr(K₂SO₄)=174

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

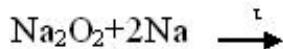
545 250 q 15% məhlul hazırlamaq üçün nə qədər xörək duzu götürmək lazımdır?

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

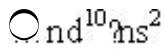
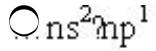
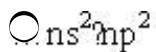
546 Bu reaksiyaların hansının köməyi ilə natrium-oksid almaq olar?



- 4Na+O₂ →
- Na+H₂O →
- 2NaOH+Zn →



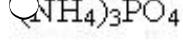
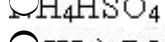
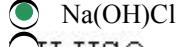
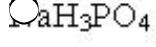
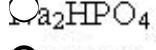
547 Qələvi metalların ümumi elektron formulunu göstərin?



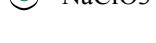
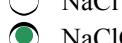
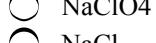
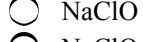
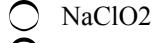
548 CuSO₄ məhculuna salınmış dəmir lövhənin kütləsi 8q artır. Neçə qram Cu reduksiya olunur?

 28 56 48 64 32

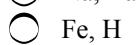
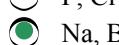
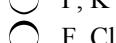
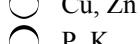
549 Hansı formul doğru deyil?



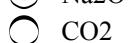
550 Natrium-xloratın formulunu göstərin.



551 Hansı sıradakı bütün elementlər sabit valentlidirlər?



552 Hansı oksid qələvilərlə reaksiyaya girmir?



553 Hansı maddənin adı düzgün göstərilməmişdir?

- KNH₂ – kalium amid
- Na₂O₂ – natrium-peroksid
- KO₂ – kalium-oksid
- Li₂O – litium-oksid
- CH₃CH₂OK – kalium etilat

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

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

555 Hansı kimyəvi formula düzdür?

- CaHPO₄
- CaH₂PO₄
- Ca(CO₃)₂
- CaHCO₃
- CaHSO₄

556 CaCO₃ – nəyin əsas tərkib hissəsidir? I. əhəng daşı II. sönmüş əhəng III. təbaşir IV. gips

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

557 Suda hansı ionlar codluq yaratır?

- Ag⁺², K⁺
- Ca⁺², Mg⁺²
- Ca⁺², Na⁺
- Cl⁻, Na⁺
- OH₄⁻, Na⁺

558 Sənayedə CaO-di hansı birləşmədən alırlar?

- CaSiO₃
- CaSO₄
- Ca(NO₃)₂
- Ca₃(PO₄)₂
- CaCO₃

559 Hansı duz suya müvəqqəti codluq verir?

- CaHCO₃
- H₂O

- CaSO₄
 AgCl₂
 AgSO₄
 Ag(HCO₃)₂

560 S-elementlərin sırasını göstərin.

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

561 Mozli qanunundan çıxan nəticəni göstərin

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

562 **Ca+H₂SO₄(qatı) → CaSO₄+x+H₂O reaksiyasında x maddəsinin və oksidləşdiricinin təmsahını müəyyən edin.**

- S₂, 1
 S₂, 4
 S₂, 2
 S₂, 5
 S₂, 1

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

- HNO₂
 NH₃
 NCl₃
 NF₃
 HNO₃

564 Hansı reaksiyanın köməyi ilə daimi codluğunu aradan qaldırmaq olar?

- MgSO₄+BaCl₂ → BaSO₄+MgCl₂
 Ca(HCO₃)₂ → CaCO₃+H₂O+CO₂
 CaSO₄+Na₂CO₃ → CaCO₃+Na₂SO₄
 Ca(OH)₂+Ca(HCO₃)₂ → 2CaCO₃+2H₂O



565 Hansı reaksiya nəticəsində $\text{N}^{+5} \rightarrow \text{N}^{+2}$ reaksiya prosesi baş verir?

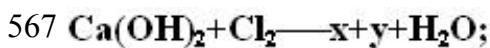
- I. $\text{Ca} + \text{HNO}_3$ (qatı) \longrightarrow II. $\text{Cu} + \text{HNO}_3$ (duru) \longrightarrow
III. $\text{C} + \text{HNO}_3$ (qatı) \longrightarrow

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

566 . Hansı reaksiyalarda metal alınır?

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

- 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.

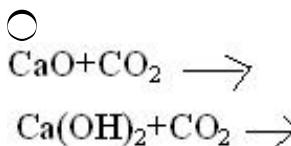
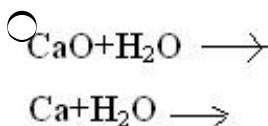
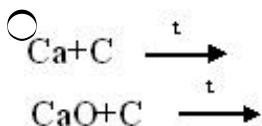
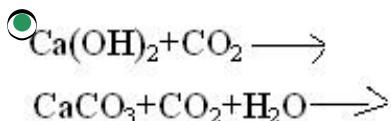
- $\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2$
 CaCl_2
 $\text{Ca}(\text{ClO})_2$
 $\text{Ca}(\text{ClO})_2$
 CaO

568 Hansı reaksiyadan sönmüş əhəng alınır?

- $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$

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

569 Hansı reaksiya cütündən eyni maddə alınmır?



570 Müvəqqəti codluğu aradan qaldırmaq üçün hansı üsuldan istifadə edilir?

- MgSO_4 əlavə etməklə
- Na_2CO_3 əlavə etməklə
- $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ əlvə etməklə
- filtr kağızından suyu buraxmaqla
- xlorlaşdırmaqla

571 Suda hansı ionlar müvəqqəti codluğu yaradırlar?

- $\text{CO}_4^{3-}, \text{Ca}^{+2}, \text{Mg}^{+2}$
- $\text{CO}_3^-, \text{K}^+, \text{Ca}^{+2}$
- $\text{Cl}^-, \text{K}^+, \text{Ca}^{+2}$
- $\text{CO}_4^{2-}, \text{Na}^+, \text{Mg}^{+2}$
- $\text{CO}_3^-, \text{Mg}^{+2}, \text{Ca}^{+2}$

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

- 4
- 3
- 6
- 2
- 1

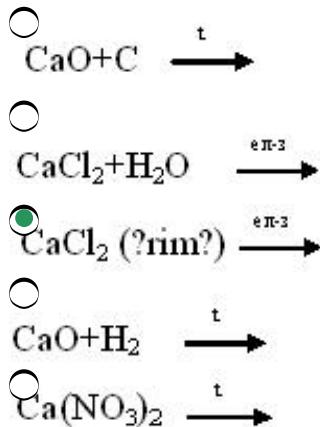
573 Azot atomunun mənfi oksidləşmə dərəcəsi maksimum hansı qiyməti ala bilər.

- 4
- 5
- 2
- 3
- 1

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

- NF₃
- NH₃
- HNO₂
- NH₂OH
- KNO₂

575 Sənayedə kalsiumu hansı sxem üzrə alırlar?



576 Rezərford modelində elektronların atomda yeri necə xarakterizə olunmuşdur?

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

577 Rezərford atomun kutləsinə dair hansı müddəəni təklif etmişdir?

- Müsbət yüklin sayı atomun kutləsinə təsir etmir
- Atomun kutləsi müsbət və mənfi yüklerin sayından asılıdır
- Nüvədə atomun kutləsinin yarısı toplanmışdır
- Atomun kutləsinin əsas hissəsi nüvədə toplanmışdır
- Atomun kutləsi müsbət və mənfi yükldən eyni dərəcədə asılıdır

578 Zəif elektrolitlərin yerləşdiyi sıranı göstərin.

- CH₃COOH, H₃BO₃, CaCl₂
- CaCl₂, HNO₃, H₃BO₃
- KNO₃, CaCl₂, HNO₃
- NH₄OH, CH₃COOH, H₃BO₃
- NH₄OH, CH₃COOH, KNO₃,

579 Şüalanmanın kvant nəzəriyyəsinin riyazi ifadəsini göstərin.

$$Q_h = 2\pi r$$

- n + 1
- E = mc²
- ΔE = E_y - E_a = hν
- E = E_p + E_k

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

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

581 Kimyəvi elementilərin atomlarının dövri dəyişən xassəsini göstərin.

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

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

- NH_2OH
- HNO_3
- NCl_3
- NF_3
- NH_4NO_3

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

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

584 Hidrogen atomunda elektronun nüvə ilə rabiṭə enerjisi hansı halda maksimum olar?

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

585 Hidrogen atomunda elektronun nüvə ilə rabiṭə enerjisi hansı halda sıfıra bərabər olar?

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

586 Nils Borun kvant nəzəriyyəsinə əsaslanaraq irəli sürdüyü müddəəni 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

587 Rezerford modelində atomda elektronların sayı necə xaraterizş olunur?

- elektronların sayı müsbət yüklerin sayından iki dəfə çoxdur
- elektronların sayı müsbət yüklerin sayından azdır
- elektronların sayı müsbət yüklerin sayından çoxdur
- elektronların sayı nüvənin müsbət yüklerinin sayına bərabərdir
- elektronların sayı müsbət yüklerin sayından iki dəfə azdır

588 Hansı duz suda daimi codluq yaradır?

- MgSO4
- Ca(HCO3)2
- CaHCO3
- Ag(HCO3)2
- NaCl

589 Hansı ionlar suda müvəqqəti codluq yaradırlar?

- OH4+, Na+
- Ca+2, Na+
- Ca+2, Mg+2
- O-, Na+
- Ag+2, K+

590 Hansı duz suda müvəqqəti codluq yaradır?

- Ag(HCO3)2
- MgSO4
- CaSO4
- CaCl2
- CaHCO3

591 Al-u elektroliz yolu ilə aldiqdə elektrolit qismində hansı maddədən istifadə edilir?

- CaCl2
- Al2O3·nH2O
- Al2O3
- Ca3AlF3
- CaF2

592 Təbiətdə geniş yayılmış metalı göstərin.

- Mg
- Zn
- Ca
- Fe

Al

593 Alüminium – dihidroortofosfatın formulunu göstərin.

$\text{Al(OH)}_2\text{PO}_3$

$\text{Al(HPO}_4)_3$

$\text{Al(H}_2\text{PO}_4)_3$

AlPO_4

$\text{Al(PO}_3)_3$

594 (Sürət 27.11.2013 11:54:11)

$2\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2$ reaksiyasında CO ve O₂-in tərazlıq qatılığı uyğun olaraq 1,2 və 0,8 mol/l kimidir. Tərazlıq əməndə CO₂-in qatılığı 0,8 mol/l olarsa CO ve O₂-in başlangıç qatılığını müəyyənen edin.

CO O₂

1,8 1,4

2 1,6

1,6 1,2

1,6 1,6

2 1,2

595 (Sürət 27.11.2013 11:54:14)

4. Hansı reaksiyanın süreti $v = kC\text{O}_2$ 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

596 (Sürət 27.11.2013 11:54:17)

Reaksiya geden qatın temperaturu °C	Reaksiyanın süreti
30	0,04
40	0,08

60°C-de reaksiyanın süretini müəyyənen edin.

0,64

0,32

0,16

0,24

0,4

597 $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$ reaksiyasında O_2 -in sərf olunma sürəti $0,4 \text{ mol/l.san}$ -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

598 60°C -də reaksiyanın sürəti $0,01 \text{ mol/l.san}$ -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

599 $\text{CH}_4(\text{q}) + \text{H}_2\text{O}(\text{q}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{q}) + 3\text{H}_2(\text{q}) - Q$ reaksiyasında tarazlılığı 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

600 $\text{H}_2(\text{q}) + \text{S}(\text{b}) \rightleftharpoons \text{H}_2\text{S}(\text{q}) + Q$ 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)

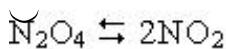
- yalnız IV
- II, IV
- II, III
- I, IV
- yalnız II

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

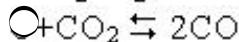
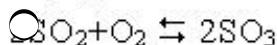
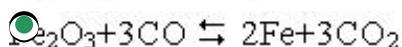
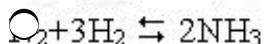
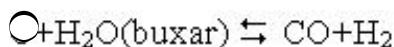
- I, II, IV
- II, III
- I, III
- I, II, III
- III, IV

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

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



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



604 Hansı halda tarazlıq həmişə reaksiya məhsulları istiqamətində yönəlir? I. başlanğıc maddələr qatılığını artırıqdırda II. təzyiqi artırıqdırda III. temperaturu artırıqdırda IV. katalizator əlavə etdikdə (Sürət 27.11.2013 11:54:47)

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

605 Heterogen sistemi göstərin. (Sürət 27.11.2013 11:54:50)

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

606 Homogen reaksiyanı göstərin. (Sürət 27.11.2013 11:54:53)

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

607 Kimyəvi tarazlığa hansı faktor təsir etmir? (Sürət 27.11.2013 11:54:57)

- reaksiya məhlullarının qatılığı
- katalizator
- təzyiq
- temperatur
- başlanğıc maddələrin qatılığ

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

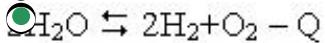
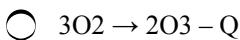
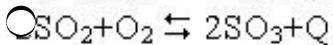
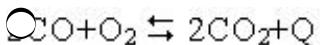
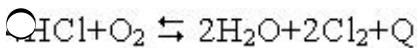
- 240
- 120
- 180
- 230
- 280

609 Temperatur əmsalı 2 olan reaksiyanın surətini 16 dəfə artırmaq üçün temperaturu neçə dərəcə

artırmaq lazımdır? (Sürət 27.11.2013 11:55:04)

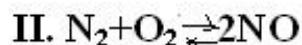
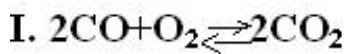
- 50
- 30
- 20
- 10
- 40

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



611 (Sürət 27.11.2013 11:54:08)

2. Hansı reaksiyada tezyiq deyişməsi tarazlığa təsir edir?



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

612 (Sürət 27.11.2013 11:54:06)

. $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{SO}_3$ reaksiyasında 20 saniye erzinde 0,6 mol SO_2 serf olunur.

Onun qatılığını 2 defə artırıldığda reaksiyanın SO_2 -ye görə süretini müeyyen edin.

- 0,15
- 0,09
- 0,06
- 0,03
- 0,12

613 (Sürət 27.11.2013 11:54:03)

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

I. O_2 -nin qatılığının artması

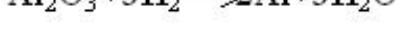
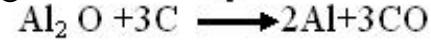
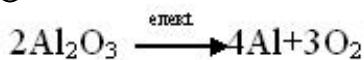
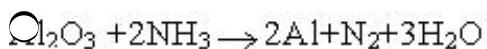
II. Cl_2 -nin qatılığının artması

III. təzyiqin artması

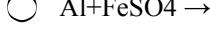
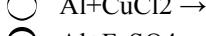
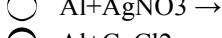
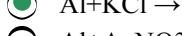
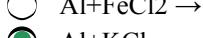
IV. təzyiqin azalması

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

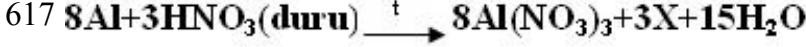
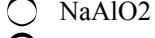
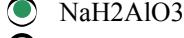
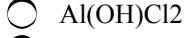
614 Sənayedə Al-i hansı üsulla alırlar?



615 Hansı reaksiya getmir?



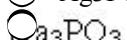
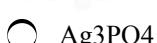
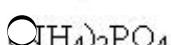
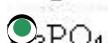
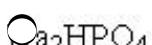
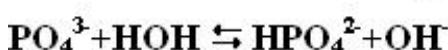
616 1 mol AlCl_3 -lə 4 mol NaOH -in sulu məhlulunda əmələ gələn maddə hansıdır?



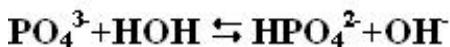
X maddəsinə tapın.



618 Hansı duzun hidrolizinin qısa ion tənliyi aşağıdakı kimidir?



619 Hansı düzün hidrolizinin qısa ion tənliyi aşağıdakı kimidir?



Ca_2HPO_4

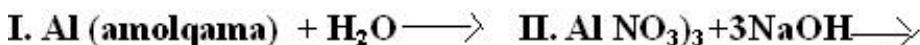
Ca_3PO_4

$(\text{NH}_4)_2\text{PO}_4$

Ca_3PO_4

Ca_2HPO_4

620 Hansı reaksiyada $\text{Al}(\text{OH})_3$ ahnar?



II, III

II, III, IV

I, III, IV

I, II, III

I, II, IV

621 Alüminium-xloridlə gümüş 1-nitratın məhsulları arasında gedən reaksiyanın qısa ion tənliyindəki əmsalların cəmini təqdimin.

6

4

3

2

5

622 Alüminium hidroortofosfatın formulunu göstərin.

$\text{Al}_2(\text{HPO}_4)_3$

$\text{Al}(\text{PO}_4)_3$

$\text{Al}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$

AlPO_4

$\text{Al}_2(\text{HPO}_4)_3$

623 SiO_2 və CO_2 üçün ümumi olan növüdir?

I. hər ikisi turşu oksidiidir

II. hər ikisi molekulyar kristal qəfləsi imilətiştir

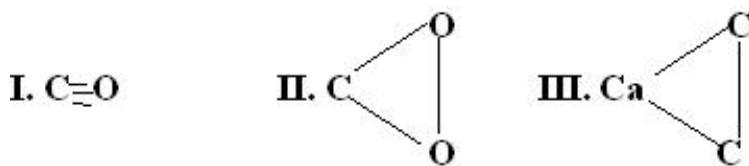
III. hər ikisi Mg ilə reaksiyaya daxil olur

IV. hər ikisi HF ilə reaksiyaya daxil olur

I, II

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

624 Hansı quruluş formulları doğru deyil?

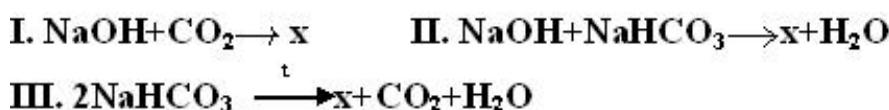


- II, III
- yalnız I
- yalnız II
- I, II
- I, III

625 $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{y} + 2\text{H}_2\text{O}$ reaksiyasında y maddesinin tətbiq sahəsi hansı halda düzgün göstəriləməyib?

- yanğın söndürülməsi
- «quru buzun» alınması
- soda istehsalı
- karbomid istehsalı
- sənmüş əhəngin alınması

626 Hansı reaksiyada x-natrium-karbonatdır?



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

627 Hansı maddər suda həll olmur?



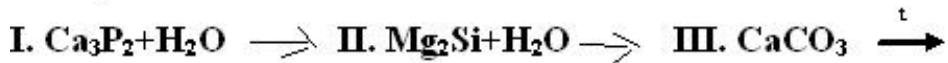
- I, II
- I, III
- II, III
- I, IV
- II, IV

628 Hansı silikatlar həll olan şübhə adlanır?



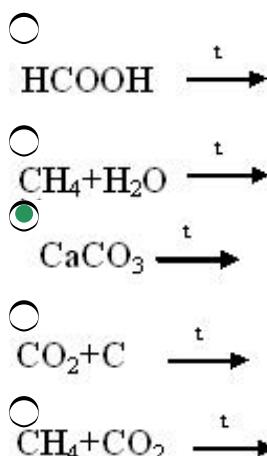
- I, II
- I, III
- II, III
- I, IV
- II, IV

629 Hansı reaksiyadan alınan qazı bəsit maddələrdən birbaşa sintez yolu ilə alınır?

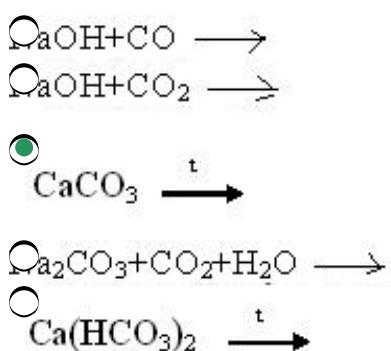


- yalnız II
- yalnız I
- II, III
- I, II
- yalnız III

630 Hansı reaksiya nəticəsində karbonmonooksid alınır?



631 Hansı reaksiyalarda düz əmələ gəlmir?

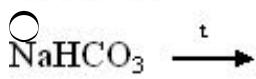
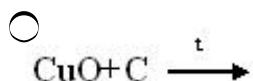
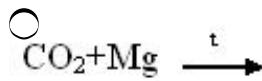
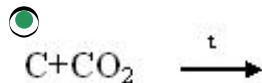
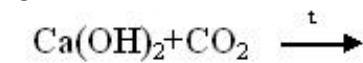


632 Silisium hansı maddələrlə reaksiyay daxil olur? I. F_2 II. HCl III. HF IV. NaOH

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

633 Hansı reaksiyada karbon həm oksidləşdirici, həm də reduksiyaedicidir?

-



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

yalnız II

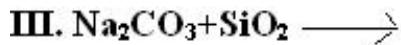
I, II

I, III

II, III

yalnız I

635 7. Hansı reaksiya adı şüş? istehsalı zəmanət gedir?



I, III

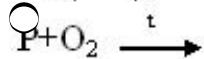
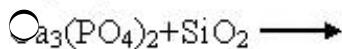
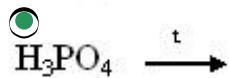
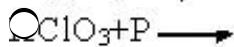
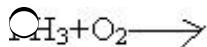
yalnız II

I, II

yalnız III

yalnız I

636 Hansı reaksiyada fosfor (V) oksid alınır?



637 Azotun oksidləşmə dərəcəsinin +3 olduğu birləşmələr sırasını tapın.

OH₄Cl, NH₃, N₂O₃

NO₃, HNO₂, NH₃

O₂O₃, HNO₃, KNO₂

H₃, N₂O₃, HNO₃

aNO₂, N₂O₃, HNO₂

638 Fosforun hansı birləşməsindən qazların qurudulmasında istifadə edilir?

$\text{Al}_3(\text{PO}_4)_2$

Al_2O_5

$\text{Al}_3(\text{PO}_4)_2$

$(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$

Al_3PO_4

639 Alüminium-hidrofosfatın formulunu göstərin?

$\text{Al}_2(\text{HPO}_4)_3$

AlPO_4

$\text{Al}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$

$\text{Al}(\text{PO}_4)_3$

$\text{Al}_2(\text{HPO}_4)_3$

640 Hansı ifadə fosfin üçün düzgün deyil?

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

641 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

642 Fosforun hansı allotropik şəkildəyişməsi - atom kristal qəfəsinə malikdir - suda həll olmur - qaranlıqda işıq saçır? I. ağ fosfor II. qırmızı fosfor III. qara fosfor

yalnız II

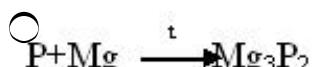
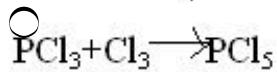
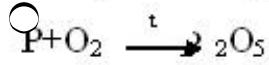
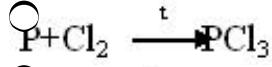
yalnız I

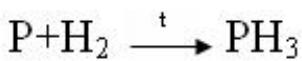
II, III

I, II

yalnız III

643 Hansı reaksiya doğru deyil?

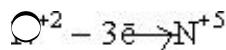
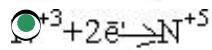
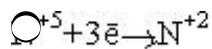
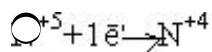
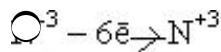




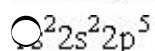
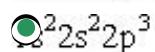
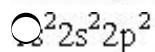
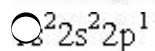
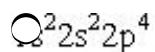
644 Hansı azot oksidi: - qaz halindadir; - turşu oksidi deyil; - misin duru nitrat turşusu ilə reaksiyasından alınır?



645 Hansı sxem səhvdir?



646 Göstərilən elektron formullarfdan hansı azot atomuna aiddir?



647 Azotun atomunda neçə neytron var?

 13

 5

 7

 9

 11

648 Oksigenin Yerdə başqa planetlərə nisbətən geniş yayılmasının səbəbini göstərin.

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

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

 molyal

 molyar

- normal
- faizli
- titrli

650 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

651 Radioaktiv izotopun başlangıç miqdarnın yarısının parçalanmasına sərf olunan zaman müddəti necə adlanır?

- radioaktiv izotopun parçalanmasının sürəti
- yarımparçalanma dövrü
- təbii radioaktivliyin sürəti
- spontan parçalanmanın sürəti
- süni radioaktivliyin sürəti

652 Hidrogen rabitələrindən hansı davamlıdır?

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

653 Hansı reaksiyada A maddəsinin qatılığı 2 dəfə artırılsa reaksiyanın sürəti 4 dəfə artar?

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

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

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

655 Hansı sıradə yalnız suda məhlullarının elektrolizi prosesində katodda metal ayrılan maddələr göstərilmişdir?

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

656 Yalnız polyar molekullardan ibarət sıranı müəyyən edin.

- NO, H_2, O_2, N_2

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

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

- faizli
 titirli
 molyal
 normal
 molyar

658 Hansı elementin izotoplari kimyəvi aktivliklərinə görə fərqlənirlər?

- qalay
 oksigen
 xlor
 hidrogen
 mis

659 Molekuldaxili oksidləşmə-reduksiya reaksiyasını müəyyən edin.

- 2PH₃ + 4O₂ → P₂O₅ + 3H₂O
 2H₂S + H₂SO₃ → 3S + 3H₂O
 3HNO₂ → HNO₃ + 2NO + H₂O
 2NaNO₃ → 2NaNO₂+O₂
 5HCl + HClO₃ → 3Cl₂ + 3H₂O

660 Təzyiqin dəyişməsinin tarazlığın yerdəyişməsinə təsir etməyən prosesin sxemini göstərin.

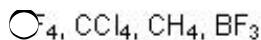
- 3Fe(b) + 2O₂(q) → Fe₃O₄(b)
 Ca(b) + H₂(q) → CaH₂(b)
 CaO(b) + CO₂ → CaCO₃
 2NO(q) → N₂(q) + O₂(q)
 PCl₅(m) → PCl₃(m) + Cl₂(q)

661 NaOH-in ərintisinin elektrolizi zamznı anodda gedən proses hansı cavabda düzgün verilmişdir?

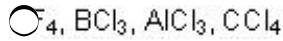
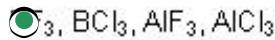
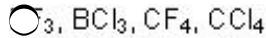
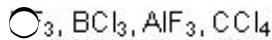
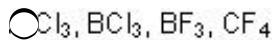
- O⁺ + 2e⁻ → H₂
 OH⁻ - 2e⁻ → O₂ + H₂
 O₂O - 4e⁻ → O₂ + 4H⁺
 OH⁻ - 4e⁻ → O₂ + 2H₂O
 O⁺ + e⁻ → Na⁰

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

- I₄, CF₄, CCl₄, SiF₄
 I₄, CH₄, BF₃, AlCl₃
 I₄, CH₄, SiF₄, AlCl₃
 Br₃, AlCl₃, SiF₄, CH₄



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



664 Turşular və əsaslar haqqında proton nəzəriyyəsinin müddəasını göstərin.

- məhlulda müsbət yüksək ion əmələ gətirən elektrolitlər turşular, mənfi yüksək 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

665 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

666 . I. Təzyiq 2 dəfə artanda sürət 2 dəfə artır. II. Qatılıqlıq 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

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

- 25
- 15
- 20
- 10
- 30

668 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

669 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

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

- 5
- 3
- 2
- 1
- 4

671 Temperaturu 300C-dən 330C qədər artırıqda reaksiya-nın sürəti neçə dəfə artar? Temperatur əmsalı 3-ə bərabərdir.

- 9
- 54
- 27
- 12
- 81

672 Temperaturu 60C-dən 80C-ə qədər artırıqda reaksiya-nın sürəti 16 dəfə artır. Sürətin temperatur əmsalını tapın.

- 4
- 3
- 2,5
- 2
- 3,5

673 Əgər neytrallaşma reaksiyasında (mol/l·san) 1 san ərzində 0,1 mol HCl (qabın həcmi 1 l) sərf olunmuşsa, həmin reaksiyanın sürətini hesablayın.

- 10
- 0,1
- 7,3
- 3,65
- 0,2

674 Temperatur əmsalı 2 olan kimyəvi reaksiyanın temperaturu 20C-dən 60C yüksəltsən reaksiyanın sürəti neçə dəfə artır?

- 32
- 16
- 8
- 6
- 9

