

1316y_az_Y2017_Qiyabi_Yekun imtahan testinin sualları

Fənn : 1316y Kimya-1

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

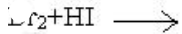
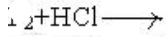
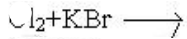
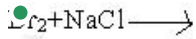
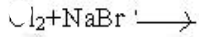
- 11,2
- 2,8
- 44,8
- 22,4
- 5,6

2 Xlorid turşusu ilə hansı maddələr reaksiyaya daxil olurlar?

I. $KMnO_4$ II. K_2SO_4 III. $Pb(NO_3)_2$ 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 əmələ gətirir?

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

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

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

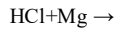
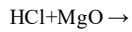
- I, III
- I, II
- II, III
- III, IV
- I, III, IV

9 Göstərilənlərdən hansı ifadə xlor üçün səhvdir?

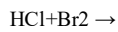
oksigenlə reaksiyaya girmir
sarı-yaşıl rəngli qaz
havadan təxminən 2,5 dəfə ağırdır
kəskin boğucu qazdır

- bərk halda atom kristal qəfəsinə malikdir

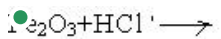
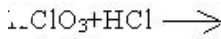
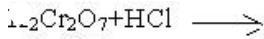
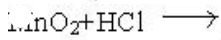
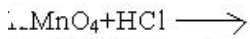
10 Hansı reaksiya üzrə xlor ayrılır?



- $\text{HCl} + \text{MnO}_2 \rightarrow$



11 Hansı sxem üzrə laboratoriyada xlor alınır?



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

artır azalır

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

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



- NaOH
- Cu
- CO



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

- Mg



Hg

Si



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



Cu

Ca

S

KOH

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

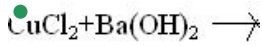
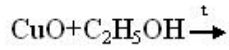
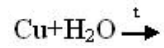
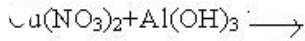
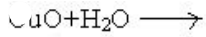
Cu

CuO

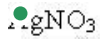
Fe



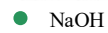
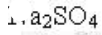
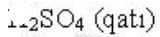
17 Cu(OH)_2 hansı reaksiya ilə almır?



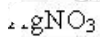
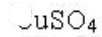
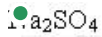
18 Hansı maddənin məhlulunu mis qabda saxlamaq olmaz?



19 Hansı maddənin köməyi ilə gümüşü sink qarışığından təmizləmək olar?



20 Sink qabda hansı maddənin məhlulunu saxlamaq olar?



21 Xrom üçün hansı ifadə doğru deyil?

korroziyaya davamlı

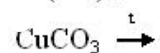
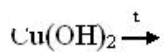
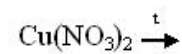
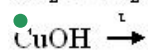
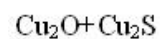
gümüşü-ağ metal

qatı nitrat turşusu ilə adi şəraitdə reaksiyaya girir

+2, +3, +6 oksidləşmə dərəcələri davamlıdır

d-elementdir

22 Hansı reaksiya üzrə mis 1-oksidi almır?



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



Al
Zn

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

KOH
NaOH
 $MgSO_4$
 NO_3
HCl

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

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

26 Hansı reaksiyada sağ və sol tərəfdəki əmsalların cəmi bərabərdir?

$Fe + O_2 \longrightarrow$
 $Fe + CuSO_4 \longrightarrow$
 $Fe + HCl \rightarrow$
 $Fe + S \rightarrow$
 $Fe + Cl_2 \longrightarrow$

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

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

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

H^+
 NO_3^-
 CO_4^{2-}
 Br^-
 I^-

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

Br^-
 I^-
 NO_3^-
 H^+
 CO_3^{2-}

30 Dəmir xlorla hansı mol nisbətində reaksiyaya girir?

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

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

II, IV
 I, II, III

II, III
III, V

32 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?

- aluminium
- 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 dövrü sistemdə yerləşdiyi qrupun nömrəsinə uyğun deyil?

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

39 Hansı sıradakı bütün elementlər dəyişkən valentlidir?

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

40 Hansı halda bəsit maddənin adı göstərilib?

- ozon
- karbon qazı
- hava
- malaxit

su

41 Yalnız qarışıqlar olan sıranı göstərin.

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

- benzin, çuğun, hava
- spirt, xəək duzu, polad

42 Hansı sıradakı elementlər metallara aiddir?

H, O, Fe
Si, Ca, Cu

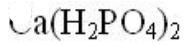
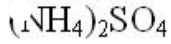
- Ba, Be, Mn
- Mg, C, N
- S, Cl, K

43 Hansı maddə eyni növ atomlardan əmələ gəlməmişdir?

azot
ozon

- ammonyak
- qrafit
- almaz

44 Hansı kimyəvi formul düzgün deyil?



45 Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

ağacın yanması
spirtin yanması
südüün turşuması

- qurğuşunun əriməsi
- dəmirin korroziyası

46 Hansı halda kimyəvi hadisə baş verir?

buxarlanma
kristallaşma

- yanma
- ərimə
- süzmə

47 Hansı element allotropik şəkildəyişmələr əmələ gətirir?

Ca
H

Na

- O
- N

48 Hansı birləşmədə oksigenin kütlə payı 50%-dir?



CO



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

- 5
- 4
- 3
- 2
- 6

52 **Uğurluğu meyyen edin:**

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

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

53

maddə	erimə t-ru	qaynama t-ru
x	-20	40
y	40	240
z	0	100

Temperaturu 30⁰C-dən 60⁰C-ye atdıqda hansı maddə aqreəat halını dəyişir?

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

54 Həqiqi məhlulların hissəciklərinin ölçüsünü göstərin.

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

55 Hansı sırada yalnız izobar elementlər verilmişdir.

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

56 Təbii radioaktivlik nədir?

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

57 Radioaktivlik nədir?

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

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

- ns2np1
- ns2np5
- ns2np2
- ns2np3
- ns2np4

59 Elektronla hərisliyin qiyməti kiçik olan elementi göstərin.

- S
- F
- Cl
- N
- O

60 Açıq termodinamik sistemi ifadə edən müddəanı göstərin.

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

61 Hidrogenin ekvivalent həcmi göstərin.

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

62 Təcrid olunmuş termodinamik sistemi ifadə edən müddəanı göstərin.

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

63 Entropiyanın azalması ilə müşayiət olunan kimyəvi reaksiyanı göstərin.

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

64 Oksigenin ekvivalent həcmi göstərin.

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

65 Kimyəvi atomistikanın əsasını hansı alim qoymuşdur?

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

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

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

67 Bəsit maddələri müəyyən edin: I 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
- SO_3
- H_2O
- CO
- CO_2

69 Hansı kimyəvi formul düzgün deyil?

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

70 Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

- spirtin yanması
- dəmirin korroziyası
- qurğuşunun 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 sayından asılı olmur
 neytronların sayı çox olmalıdır
 protonların sayı çox olmalıdır

- protonların sayı təxminən neytronların sayına bərabər olmalıdır
 protonların sayından asılı olmur

74 Hansı sırada yalnız izoton elementlər verilmişdir.

Ba, La, K, Ca
 Xe, Ba, Mn, Co
 La, Ce, Be, Ar

- Xe, Ba, La, Ce
 K, Ca, La, Ce

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

A. Avoqadro
 İ. 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. artır

- yükü və kütləsi dəyişmir
 sıra nömrəsi bir vahid azalır, kütləsi dəyişir

77 Atom α – hissəcik buraxmaqla parçalandıqda hansı dəyişikliyə uğrayır?

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

78 Atom β – hissəcik buraxmaqla parçalandıqda hansı dəyişikliyə uğrayır?

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

- sıra nömrəsi bir vahid artır, kütləsi dəyişmir
 atomun yükü və kütləsi dəyişir

79 Neytral mühitdə bənövşəyi rəng alan indikatoru göstərin.

fenolftalein, lakmus
 metiloranj
 fenolftalein

- lakmus
 lakmus, metiloranj

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

əvvəl azalar sonra artar
 azalar
 dəyişməz

- artar
 əvvəl artar sonra azalar

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

4
 5
 6

- 10
 8

82 Yalnız kovalent rabitəli hidridlərin yerləşdiyi sıranı göstərin.

NH₃, NaH, CaH₂

CaH₂, PH₃, LiHLiH, CaH₂, NH₃● SiH₄, NH₃, PH₃SiH₄, LiH, CaH₂

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

 J⁺, Zn²⁺, Sn²⁺, Pb²⁺ J³⁺, Sn²⁺, Zn²⁺, Cu⁺ J⁺, Cd²⁺, Sb³⁺, Bi³⁺● J⁺, Zn²⁺, Cd²⁺, Ag⁺ J⁺, Cd²⁺, Zn²⁺, Bi³⁺

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

20

10

8

16

● 18

85 Alüminum atomunda neçə neytron var?

27

18

16

● 14

19

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

 S S P N● Cl

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

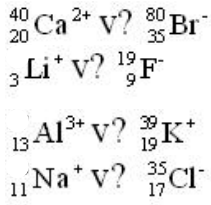
● ...3d⁵4s¹...3d⁶4s...3d⁴4s²...3d⁶4s²...3d⁵4s²

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

 10 e⁻, 7p, 7n 7N 10 e⁻, 7p, 7n 10 e⁻, 10p, 7n● 10 e⁻, 7p, 7n

89 Hansı cərgədəki ionlarda elektronların sayı eynidir?

● K⁺ və ${}_{16}^{32}\text{S}^{2-}$



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

- 25
- 23
- 22
- 21
- 24

91 ... $4s^2 4p^4$ elektron formuluna malik olan element atomu-nun nüvəsində neçə proton vardır?

- 28
- 6
- 34
- 24
- 18

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

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

93 Xlor atomunda maksimum həyəcanlanmış halda neçə cütlənməmiş elektron vardır?

- 6
- 5
- 3
- 1
- 7

94 Üçüncü energetik səviyyədəki orbitaların maksimum sayını müəyyən edin.

- 16
- 9
- 8
- 3
- 12

95

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

Kationu müəyyən edin.

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

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

- $\dots 3d^5 4s^1$

...3d⁶4s
 ...3d⁴4s²
 ...3d⁶4s²
 ...3d⁵4s²

97

ion	Elektron konfigur.
x ²⁺	... 2s ² 2p ⁶
y ²⁻	... 2s ² 2p ⁶
z ⁵⁺	... 2s ² 2p ⁶

S ve p-elementlərini müəyyən edin.

s-elementi p-elementi

- X, Z Y
 Y X, Z
 ● X Y, Z
 X, Y Z
 Y, Z X

98 Elektronla hərsləyin tənliyini göstərin.

- X = + E
 E = mc²
 E = hv
 ● A + e⁻ = A ± F
 A + = A + + e⁻

99 2 NO₂ ⇌ 2 NO + O₂ 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 NO₂ ⇌ 2 NO + O₂ 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]

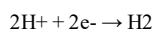
101 N₂ + 3H₂ ⇌ 2NH₃ dönər kimyəvi prosesdə tərsinə reaksiyanın sürət düsturunu göstərin.

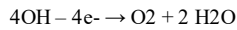
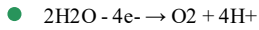
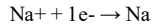
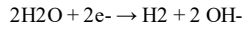
- V = k₁ · [N₂] · [H₂]³
 V = [N₂] · 3[H₂]
 V = k₁ · [N₂] · 3[H₂]
 ● V = k₂ · [NH₃]²
 V = k₂ · 2[NH₃]

102 N₂ + 3H₂ ⇌ 2NH₃ 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 elektrolizində anodda hansı proses gedər?



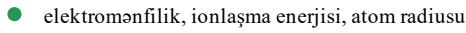


104 Yalnız kimyəvi elementlərin atomlarının dövrü dəyişən xassələrinin yerləşdiyi sıranı göstərin.

bərklik, ionlaşma enerjisi, istilik keçiriciliyi

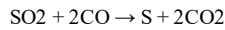
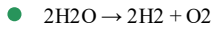
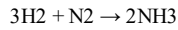
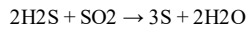
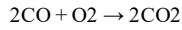
sıxlıq, istilik keçiriciliyi, bərklik

istilik keçiriciliyi, bərklik, atom radiusu



ionlaşma enerjisi, atom radiusu, bərklik

105 Entropiyanın artması ilə müşayiət olunan kimyəvi reaksiyanı göstərin.



106 Sistemdə entropiyanın artmasına səbəb olan prosesi göstərin.

həcmnin azalması

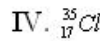
kristallaşma

kondensləşmə



koaqulyasiya

107 izotonları müəyyən edin.



III, IV

II, III



I, II

II, IV

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

18

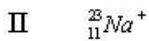
49

26

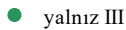


32

109 Hansı ionun tərkibində elektron və neytron sayı bərabərdir?



II, III



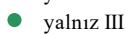
yalnız II

yalnız I

I, III

110 Hansı halda ionun zarici elektron konfigurasiyası doğru göstərilməyib?

yalnız I



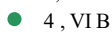
II, III

I, II

yalnız II

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

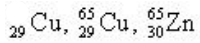
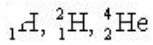
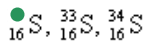
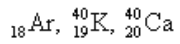
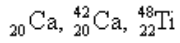
3, V B



3, II B

4, II B
3, VI B

112 Yalnız izotoplar olan sıranı göstərin.



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

$$N=4n^2$$

$$N=2n$$

$$\bullet N=2n^2$$

$$N=2n^3$$

$$N=4n$$

114 Hansı sırada yalnız S-elementlər verilmişdir?

Na, K, Ni

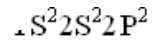
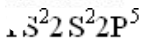
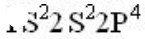
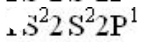
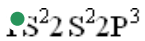
\bullet Ca, Ba, Li

Ca, Cu, K

Na, Al, Cl

Li, B, Fe

115 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?



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

zəif turşu və amfoter metal

zəif turşu və qüvvətli əsas

zəif əsas və qüvvətli turşu

\bullet qüvvətli turşu və qüvvətli əsas

zəif əsas və zəif turşu

117 Yalnız -rabitəsi olan molekulların formulları yerləşən sıranı göstərin.

O₂, F₂, N₂

Cl₂, H₂O, CO₂

Cl₂, H₂O, F₂

\bullet O₂, N₂, CO₂

H₂O, F₂, N₂

118 HCl molekulu əmələ gələrkən qapanan orbitallar hansı sırada verimlidir?

p- və d-

s- və s-

p- və p-

\bullet s- və p-

s- və d-

119 Hansı sırada yalnız qazın molyar həcmnin vahidi verilmişdir?

$$l, m^3$$

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

$$\text{mol}, \frac{\text{m}^3}{\text{mol}}$$

$$\bullet \frac{\text{l}}{\text{mol}}, \frac{\text{m}^3}{\text{mol}}$$

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

120 Hansı sırada yalnız molyar kütlənin vahidi verilmişdir?

$$\text{kq/mol}$$

$$\text{mol}, \frac{\text{kq}}{\text{mol}}$$

$$q, \frac{\text{kq}}{\text{mol}}$$

$$\bullet \frac{q}{\text{mol}}, \frac{\text{kq}}{\text{mol}}$$

$$q/\text{mol}$$

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

reaksiya məsullarının qatılığını azaltmaq

ilkin maddələrin qatılığını artırmaq

ilkin maddələrdən birinin qatılığını artırmaq

- reaksiya məsullarından birinin qatılığını artırmaq
- reaksiya məsullarından birinin qatılığını azaltmaq

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

reaksiya məsullarının qatılığını artırmaq

ilkin maddələrin qatılığını azaltmaq

ilkin maddələrdən birinin qatılığını azaltmaq

- ilkin maddələrdən birinin qatılığını artırmaq
- reaksiya məsullarından birinin qatılığını artırmaq

123 Kimyəvi tarazlıq halında sistemin Hibbs enerjisi hansı qiyməti alar?

$$\Delta G \ll 0$$

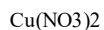
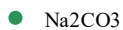
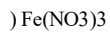
$$\Delta G < 0$$

$$\Delta G > 0$$

- $\Delta G = 0$

$$\Delta G \gg 0$$

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



125 Aşağıda verilən halların hansında sistemin entropiyası azalar?

mayenin buxarlanması

[sublimasiya

kristal maddənin həll olması

- məhlulda maddənin kristallaşması
- bərk maddənin əriməsi

126 Aşağıda verilən halların hansında sistemin entropiyası artar?

[1 həcm azot və 3 həcm hidrogendən 2 həcm ammoniyakın əmələ gəlməsi

məhlulda maddənin kristallaşması

kondensləşmə prosesi

- bərk maddənin əriməsi
- suyun maye haldan bərk hala keçməsi

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

${}_{11}\text{Na}$

${}_{29}\text{Cu}$

${}_{24}\text{Cr}$

${}_{19}\text{K}$

${}_{15}\text{P}$

128 Yalnız izotoplar olan sıranı göstərin.

${}_{16}\text{S}, {}_{16}^{33}\text{S}, {}_{16}^{34}\text{S}$

${}_{20}\text{Ca}, {}_{20}^{42}\text{Ca}, {}_{22}^{48}\text{Tl}$

${}_{29}\text{Cu}, {}_{29}^{65}\text{Cu}, {}_{30}^{65}\text{Zn}$

${}_{18}\text{Ar}, {}_{19}^{40}\text{K}, {}_{20}^{40}\text{Ca}$

${}_{1}\text{H}, {}_{1}^2\text{H}, {}_{2}^4\text{He}$

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 formül ilə müəyyən edilir?

$N=4n^2$

$N=2n^3$

$N=2n^2$

$N=2n$

$N=4n$

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

${}_{6}\text{C}$

${}_{16}\text{S}$

${}_{15}\text{P}$

${}_{7}\text{N}$

${}_{17}\text{Cl}$

133 Xlor atomunda maksimum həyəcanlanmış halda cütlənməmiş neçə elektron vardır?

6

5

3

1

7

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

... $2s^2 2p^3$

... $2s^2$

... $3s^1$

... $2s^2 2p^5$

... 3s23p5

135 Hansı sırada yalnız S-elementlər verilmişdir?

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

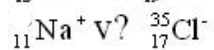
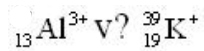
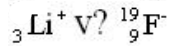
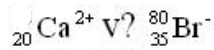
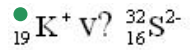
136 Hansı elementlər eyni qrupda yerləşir?



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



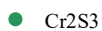
138 Hansı cədvəldəki ionlarda elektronların sayı eynidir?



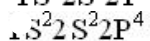
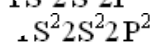
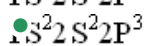
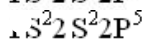
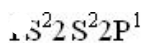
139 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizində pH kiçikdir 7 olar?



140 Hidrolizi axıra qədər gedən duzu göstərin.



141 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?



142 Elektron konfigurasiyalari verilmiş elementləri reduksiyaedicilik qabiliyyətinin artma ardıcılığı ilə düzün. I. ...2s2 II. ... 2s22p3 III. ... 3s2

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

143 Alüminum atomunda neçə neytron var?

- 27
- 18
- 16
- 14
- 19

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

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

145 ... 4s24p4 elektron formuluna malik olan element atomu-nun nüvəsində neçə proton vardır?

- 28
- 6
- 34
- 24
- 18

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

- 49
- 48
- 269
- 25
- 50

147 **S^{2-} ionunun qısa elektron formulunu müəyyən edin.**

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

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

- 7 e⁻, 7p, 7n
- 7 e⁻, 7p, 7n
- 10 e⁻, 7p, 7n
- 10 e⁻, 10p, 7n
- 10 e⁻, 7p, 7n

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

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

- yalnız III
- II, III
- I, III

- I, II
yalnız II

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

- 25
- 23
- 22
- 21
- 24

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

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

152 İonlaşma enerjisinin tənliyini göstərin.

- $E = mc^2$
- $A + e^- = A - \pm F$
- $X = + E$
- $A^+ = A + + e^-$
- $E = hv$

153 Yalnız n + L cəmi bərabər olan orbitaların yerlədiyi sıramı 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 İkili (iki komponentli, ikiqat, binar) ərintini göstərin.

- Vud ərintisi
- melxior
- çuqun
- düralüminium

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

- 1,3
- 5
- 3
- 1,4
- 2,3

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

- yalnız 2
- yalnız 3
- 1,2
- 2,3
- yalnız 1

157 Ərintilərin alınması əridilmiş metalların hansı xassəsinə əsaslanır?

- bir-birində həll olmasına
- yalnız bir-birilə reaksiyaya girməsinə
- hər birinin suda həll olmasına
- əritdikdə əks yüklü ionlar əmələ gətirməsinə
- eyni valentlik göstərməsinə

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

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

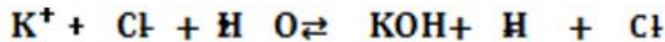
159 /

Al_2S_3 -in hidrolizi zamanı adına biləcək zəif elektrolitləri (ion və molekulları) müəyyən edin.

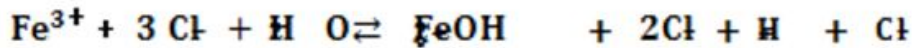
- I. $[Al(OH)]^{2+}$
- II. $[Al(OH)_2]^+$
- III. $Al(OH)_3$
- IV. HS^-

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

160 Mümkün olan hidroliz reaksiyalarının ion tənliklərini göstərin



- I.
- II.



- III. $2K^+ + CO_3^{2-} + H_2O \rightleftharpoons K^+ + HCO_3^- + K^+ + OH^-$
- IV. $H^+ + Cl^- + K^+ + OH^- \rightleftharpoons K^+ + Cl^- + H_2O$

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

161 Hansı duzlar hidrolizə uğrayır I. qüvvətli turşu və qüvvətli əsəsdən əmələ gəlmiş II. zəif turşu və qüvvətli əsəsdən əmələ gəlmiş III. zəif turşu və zəif əsəsdən əmələ gəlmiş IV. qüvvətli turşu və zəif əsəsdən əmələ gəlmiş

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

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

- yalnız IV,V
- yalnız II, V

yalnız V
yalnız I

- II, III, IV, V

163 Hidroliz hadisəsinin mahiyyətini əks etdirən ifadəni müəyyən edin

suyun təsirindən elektrolitin ionlara parçalanması H^+

- suyun təsirindən duzların zəif elektrolit əmələ gətirməklə parçalanması
- su molekuluğunun parçalanması
- suyun maddəyə birləşməsi
- suyun və OH^- ionlarına parçalanması

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

I, II, III
I, II
yalnız III

- II, III, IV
- yalnız IV

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

Yalnız I, V
I, III, V
yalnız I
I, III, IV
yalnız III

- I, III, V
- yalnız I
- I, III, IV
- yalnız III

166 Hansı maddələrin suda məhlullarında həmişə hiroksonium ionu əmələ gəlir?

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

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

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

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

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

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

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

170 Hidrogen-xlorid suda həll olduqda $H-Cl$ rabitəsinin xarakteri necə dəyişir?

- polyar rabitə qeyri-polyar rabitəyə çevrilir
- polyarlığı artır və rabitə qırılır
- polyarlığı azalır
- polyarlığı dəyişmir

polyarlığı artır, lakin rabitə qırılmır

171 Elektrolitləri suda həll etdikdə ionlar arasında cəzətmə qüvvəsi necə dəyişir?

- 81 dəfə azalır
- 18 dəfə artır
- 18 dəfə azalır
- dəyişmir
- 81 dəfə artır

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

- kristallaşmağa
- hidrolizə
- sublimasiyaya
- maqnitləşməyə
- dissosiasiyaya

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

- 15
- 3
- 5
- 10
- 2

174 Hansı sıradakı elementlər xassə etibarilə oxşardır?

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

175 Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləşmələr əmələ gətirirlər?

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

176 Hansı sırada yalnız s-elementləri yerləşmişdir?

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

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

- +3 və -2
- +3 və -3
- +2 və -2
- +5 və -3
- +2 və -3

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

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

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

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

180 9 protonu və 10 neytronu olan elementin nisbi atom kütləsini tapın.

- 1
- 10
- 90
- 9
- 19

181 . x atomunun maksimum həyacanlanma halı $ns1np3ndy$ kimidir. Uyğunluğu müəyyən edin. x atomu y I. 7N 1 II. 15P 2 III. 17Cl 3

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

182 ${}_{24}\text{Cr}^{6+}$ ionunda olan elektronların sayı x^{3-} ionundakı elektron sayına **berabərdir. x atomunun elektron formülünü müəyyən edin.**

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

183 3p yarım səviyyəsində 3 elektron olan elementin sıra nömrəsini müəyyən edin.

- 18
- 8
- 12
- 15
- 16

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

- 31
- 21
- 26
- 27
- 25

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

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

186 XO_3^{2-} ionunda 32 elektron var.X-elementinin dövr sisteminde

mövqeyini müəyyən edin

Grup

Dövr

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

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

- +3 və -2
- +2 və -3
- +3 və -3
- +2 və -2
- +5 və -3

188 Hansı sırada yalnız s-elementləri yerləşmişdir?

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

189 Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləşmələr əmələ gətirmirlər?

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

190 Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləşmələr əmələ gətirirlər?

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

191 Hansı sıradakı elementlər xassə etibarilə oxşardır?

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

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

- C_2H_4 ; P_4
- CO; NH_3
- C_2H_2 ; N_2
- C_3 ; Cl_2
- As_3 ; C_2H_4

193 Hansı orbitalların örtülməsi π -rabitə yarada bilər?

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

194 ClO_4^- ionunda xlor atomunun elektron formülünü müəyyən edin (

$_{17}Cl, _8O$)

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

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

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

196 ... 2S22p5 elektron formülünə malik elementin ən kiçik(x) və ən böyük (y) oksidləşmə dərəcəsini müəyyən edin. x y

15.05.2017

- 0, +7
- 1, +7
- -1, 0
- 1, +5
- 0 +5

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

- NH_4Cl , NH_4NO_3
 CH_3COONa , $\text{CH}_3\text{COONH}_4$
 HBr , KNO_3
 CO , CaSO_4
 $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$, KMnO_4

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

- 4:1
- 4:2
- 3:1
- 5:1
- 5:2

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

- CH_3NH_2
- Na_2SO_4
- KBr
- CH_3OH
- Na_2SiO_3

200 Hansı birləşmələrdə x elementinin oksidləşmə dərəcəsi eynidir?

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

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

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

- 4:1
- 4:2
- 5:2
- 3:1
- 5:1

202 Qeyri-polyar kovalent rabitələr birləşmələr sırasını göstərin.

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

203 Polyar-kovalent rabitəli birləşmələr sırasını göstərin.

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

204 Qeyri-polyar kovalent rabitələr birləşmələr sırasını göstərin.

- MgO , ZnO , FeO
- NaCl , LiCl , KCl

15.05.2017

SO₂, CO₃, SO₃
HCl, HF, HBr
● H₂, F₂, O₂

205 Hansı sıradakı maddələrin tərkibində yalnız polyar kovalent rabitə var?

NH₃, N₂, NO₂
) F₂, O₂, N₂
● NH₃, H₂O, CH₄
HCl, NaCl, Cl₂
H₂S, H₂SO₄, C₂H₆

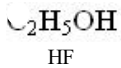
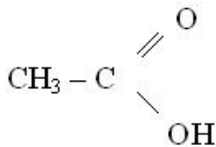
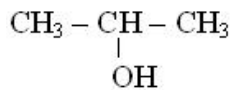
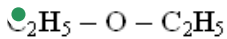
206 Hansı sıra birləşmələrində donör-akseptor mexanizmi üzrə əmələ gələn kimyəvi rabitə var?

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

207 Hansı reaksiyadan alınan birləşmədə donör-akseptor mexanizmi ilə polyar kovalent rabitə yaranır?

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

208 Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur?



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

C₂H₅OH
C₆H₁₂O₆
● Na₂SO₄
CaCl₂
CH₄

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

● II, III
I, II
yalnız IV
II, IV
III, IV

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

O₃, Cl₂
 C₂H₄, P₄
 I. F₃; C₂H₄
CO; NH₃
● C₂H₂; N₂

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

- O, Ca
- F, Cl
- O, S
- N, P
- F, N

213 Hansı birləşmədə oksigen ən yüksək oksidləşmə dərəcəsi göstərir?

- OF₂
- CaO
- Na₂O₂
- O₂
- NO₂

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

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

215 Hansı orbitalların örtülməsi π-rabitə yarada bilər?

- $d^2 - p$
- $d^2 - sp^2$
- SP₂ - S
- SP - P
- P - P

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

- H₃OH
- KBr
- Na₂SiO₃
- H₃NH₂
- H₂SO₄

217 Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur?

- $$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ | \\ \text{OH} \end{array}$$
- C₂H₅ - O - C₂H₅
- $$\begin{array}{c} \text{HF} \\ \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \end{array}$$
- $$\begin{array}{c} \text{O} \\ // \\ \text{CH}_3 - \text{C} \\ \backslash \\ \text{OH} \end{array}$$

218 Polyar-kovalent rabitəli birləşmələr sırasını göstərin.

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

219 Hansı maddə yalnız reduksiyaedicidir

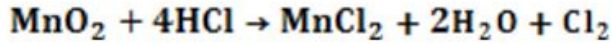
- HCl
- H₂

- Si
- C
- Ba

220 Hansı maddə yalnız oksidləşdiricidir

- Cl₂
- Cr₂O₃
- Mn₂O₇
- H₂

221 Verilmiş oksidləşmə-reduksiya reaksiyası haqqında deyilənlərdən hansı doğrudur



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

M₁

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

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

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

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

223 N₂ molekulunda rabitələrin yaranmasında neçə elektron iştirak edir?

- 5
- 6
- 4
- 2
- 3

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

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

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

- SCl₂
- CaCl₂
- MgCl₂
- SO₂
- OF₂

226 N₂ molekulunda rabitələrin yaranmasında neçə elektron iştirak edir?

5

● 6

4

2

3

227 Verilmiş birləşmələr sırasında kimyəvi rəbitənin xarakteri necə dəyişir? Br₂ – HBr – KBr

polyar kovalent – qeyri-polyar kovalent – ion

ion – polyar kovalent – qeyri-polyar kovalent

qeyri-polyar kovalent – ion – polyar kovalent

ion – qeyri-polyar kovalent – polyar kovalent

● qeyri-polyar kovalent – polyar kovalent – ion

228 Hansı molekulun tərkibində polyar və qeyri-polyar kovalent rəbitələrin sayı bərabərdir?

CH₂Cl₂

● C₃H₄

CO₂

H₂O₂

H₂SO₄

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

3,2,1

● 2,1,3

1,3,2

1,2,3

2,3,1

230 Hansı maddə ion tipli kristal qəfəs əmələ gətirmir?

CaCO₃

XCl

NaHSO₄

● HClO₃

NaOH

231 Xarici elektron konfigurasiyası ..ns³np³ olan elementin minimum və maksimum oksidləşmə dərəcəsinə müəyyən edin. Minimum Maksimum

-2, +4

-3, 0

-3, +4

● -3, +5

-2, +5

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

yalnız I

I,II,III

I,II

● I,III

yalnız II

233 CH = CH – CH = CH molekulunda sıqma (σ) və pr (π) rəbitələrin sayıml müəyyən edin. σ π

7, 1

9, 1

6, 2

● 9, 2

3, 2

234 I qrupun əsas yarımqrup elementləri VII qrupun əsas yarımqrup elementləri ilə hansı rəbitə əmələ gətirməklə birləşərlər?

dono-akseptor mexanizmi ilə əmələ gəlmiş polyar-kovalent rəbitə

polyar kovalent rəbitə

qeyri-polyar kovalent rəbitə

metal rəbitəsi

● ion rəbitə

235 Hansı qrupdakı maddələr moleklyar tipli kristal qəfəs yarada bilər?

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

236 Verilmiş birləşmələr sırasında kimyəvi rəbitənin 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

237 Azot molekulunda neçə σ (siqma) və π (pi) rəbitə var?

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

238 Hansı molekullar mayi halda hidrogen rəbitəsi əmələ yetirir? I. HF II. C₂H₅OH III. CH₄

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

239 P₂O₅ molekulunda pi(pi) rəbitələr ümumi rəbitələrin neçə faizini təşkil edir?

- 60
- 50
- 10
- 30
- 40

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

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

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

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

242 Hansı qrupdakı maddələr moleklyar tipli kristal qəfəs yarada bilər?

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

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

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

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

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

● I, II

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

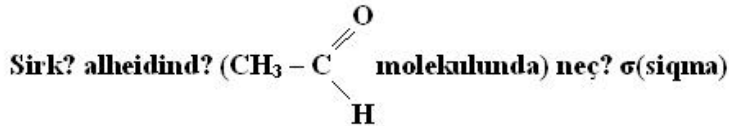
- MgCl₂
- SO₂
- CaCl₂
- OF₂

● SCl₂

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

- XO
- X₂O
- X₂O₃
- X₂O₅
- XO₂

247



v? neç? π (pi) rabit? var?

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

248

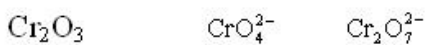
Element	Elektron konfigurasiyası
x	... 3d ⁵ 4s ¹
y	... 3d ⁰ 4s ¹
z	... 3d ¹⁰ 4s ¹

Hansı element sabit valentlidir?

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

249 Cr₂O₃ molekulunda, CrO₄²⁻ ve Cr₂O₇²⁻ ionlarında xromun oksidləşmə dərəcəsinə

müəyyən edin.



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

250 Orbital radiusuna aid olan müddəni göstərin.

bərk cisimlərdə bir-birinə yaxın yerləşən atomlar arasındakı məsafə
kristallarda kimyəvi rabitədə olan atomlar arasındakı məsafə
molekullarda kimyəvi rabitədə olan atomların nüvələri arasında olan məsafə

- atomun nüvəsindən xarici elektron orbitalının maksimum sıxlığına qədər olan məsafə mayelərdə bir-birinə yaxın yerləşən molekullar arasındakı məsafə

251 Maddənin plazma halına aid olan müddəanı göstərin.

yüksək temperaturda elektronlarını qismən itirmiş atomlardan ibarət sistem
elektron örtüklərini qismən itirmiş atomların ionlaşmış halı
atom nüvələrinin bölünmə məhsullarından biri

- elektron örtüklərini tamamilə itirmiş atomların ionlaşmış halı
atom nüvələrinin neytronların təsirindən parçalanmasının temperatur şəraiti

252 Süni radioaktivliyə aid olan müddəanı göstərin.

atom nüvələrinin neytronlarla qarşılıqlı təsiri
atom nüvələrinin qamma şüaları ilə qarşılıqlı təsiri
atom nüvələrinin alfa hissəcikləri ilə qarşılıqlı təsiri

- süni üsullarla alınan nüvələrin öz-özünə parçalanması
uran birləşmələrinin kənar təsirlər olmadan şüa buraxması

253 Süni nüvə reaksiyasını ilk dəfə hansı alim kəşf etmişdir?

K. Perye

M. Kuri

P. Kuri

- E. Rezerford

N. Bor

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

$s \rightarrow p \rightarrow f \rightarrow d$

$d \rightarrow f \rightarrow s \rightarrow p$

$p \rightarrow d \rightarrow f \rightarrow s$

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

$f \rightarrow s \rightarrow p \rightarrow d$

255 entalpiyanın termodinamik ifadəsini göstərin.

$H = G + TS$

$H = U + TS$

$H = U - PV$

- $H = U + PV$

$H = U - TS$

256 Göstərilən sıraların hansında rabitənin uzunluğu qanunauyğun artır?

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

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

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

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

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

257 Valent rabitələri nəzəriyyəsinə aid olan müddəanı 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

258 Orbitalların elektronlarla dolmasının ardıcılığı hansı sırada düzgün verilmişdir?

5s5p4d

4d5p5s

4d5s5p

- 5s4d5p

5p4d5s

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

fermentli kataliz

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

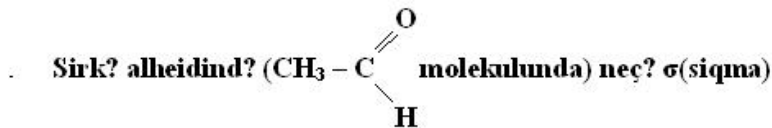
260 V_2O_5 iştirakı ilə aparılan $2SO_2(q) + O_2(q) \rightarrow 2SO_3(q)$ reaksiyanın aid olduğu kataliz prosesini göstərin.

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

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

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

262



v? neçə π (pi) rabitə var?

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

263 Hansı sırada yalnız ion rabitəli birləşmələr verilmişdir?

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

264 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

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

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

266 Hansı sırada yalnız polyar kovalent rabitəli birləşmələr verilmişdir?

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

267 Hansı sırada yalnız ion rabitəli birləşmələr verilmişdir?

- CaS, KF, HCl
- CaO, Mg₃N₂, SCl₂
- CaH₂, SO₂, SO₃
- KF, CaBr₂, NaCl

268 . Baş kvant ədədinin qiyməti eyni olan yarımşəviyyələrdə 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

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

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

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

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

271 $2H_2S + O_2 \rightarrow 2H_2O + 2S$ Reaksiyasında H_2S qabılığım 3 dəfə azaldıb O_2 - in qatılığını isə 3 dəfə artırıqda sürət neçə dəfə dəyişər?

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

272 90 C reaksiya 3 dəqiqəyə, 110 C də isə 20 saniyəyə başa çatır. Reaksiyanın temperatur əmsalını müəyyən edin.

- 5
- 3
- 2
- 1
- 4

273 . $4Al + O_2 = 2 Al_2 O_3 + Q$ kc

Termo kimyevi tenliyi üçün hansı ifadə doğrudur?

- I. Al-nin yanma istiliyi $\frac{Q}{4}$ kc/mol-dur.
- II. $Al_2 O_3$ - ün emelegelme $\frac{Q}{4}$ kc/mol-dur.
- III. Bu reaksiya üçün $\Delta H > 0$ -dur.

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

274 $2C + 2H_2 + 5CO_2 \rightarrow 4CO + 2H_2O + Q$ (n.ş) II,2 e asetilen yandıqda 650 kc istilik ayrılır. Asetilenin yanma istiliyini müəyyən edin.

- 5200
- 1950
- 1300
- 650
- 2600

275 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

276 $\text{CH}_4(\text{q}) + \text{H}_2\text{O}(\text{q}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{q}) + 3\text{H}_2(\text{q}) - Q$ reaksiyasında tarazlığı məhsulun alınması istiqamətinə necə yönəltmək olar?

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

277 $\text{H}_2(\text{q}) + \text{S}(\text{b}) \rightleftharpoons \text{H}_2\text{S}(\text{q}) + Q$ reaksiyasında tarazlığın sağ tərəfə yönəlməsi üçün hansı faktorlar təsir edir? I. temperaturun artması II. temperaturun azalması III. təzyiqin artması IV. H_2 -nin qatılığının artması

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

278 Kimyəvi tarazlığa hansı faktor təsir etmir?

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

279 Kimyəvi reaksiyanın sürətinin ölçü vahidini göstərin.

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

280 Homogen reaksiyanı göstərin.

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

281 Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?

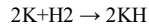
- $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \rightleftharpoons 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$
- $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{SO}_3$
- $\text{C} + \text{H}_2\text{O}(\text{buxar}) \rightleftharpoons \text{CO} + \text{H}_2$
- $\text{C} + \text{CO}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}$
- $\text{N}_2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

282 Hansı halda təzyiqin azalması tarazlığı başlanğıc maddələr istiqamətinə yönəldir?

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

283 Hansı reaksiyanın sürətinə tarazlığın dəyişməsi təsir etmir?

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



284 Heterogen sistemi göstərin.

- $CO_2+C \rightarrow 2CO$
- $2CO+O_2 \rightarrow 2CO_2$
- $CH_4+2O_2 \rightarrow CO_2+2H_2O(\text{buxar})$
- $CH_4+CO_2 \rightarrow 2CO+2H_2$
- $CH_4+H_2O(\text{buxar}) \rightarrow CO+2H_2$

285 240 q 25%-li məhluldakı suyun mol sayını müəyyən edin.

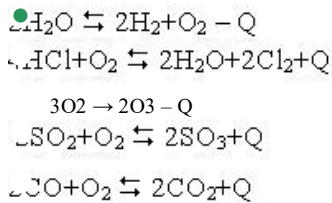
- 8
- 12
- 18
- 16
- 10

286 $4HCl(q)+O_2(q) \rightleftharpoons 2Cl_2(q)+2H_2O(q)$ 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

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



288 Hansı maddələr adsorbatlar adlanır?

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

289 Adsorbsiya nədir?

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

290 200 q 20%-li duz məhluluna 120 q duz əlavə edilir. Məhlulun qatılığını hesablayın?

- 30
- 40
- 25
- 30
- 50

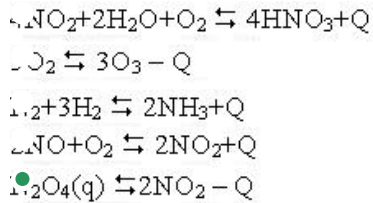
291 5 mol suda 0,1 mol $KHCO_3$ duzu həll edilir. Məhlulda duzun kütlə payını (%-lə) hesablayın.

- 10
- 5
- 12
- 20

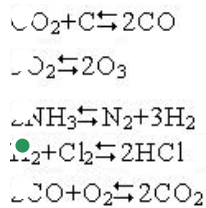
292 Doymuş məhlulun kütləsi 200 q-dır. 20C-də məhlulda həll olan maddənin kütlə payı 20 %-dir. Verilmiş temperaturda həll olmuş maddənin həll olma əmsalını (q/l-lə) müəyyən edin.

- 500
- 150
- 100
- 200
- 250

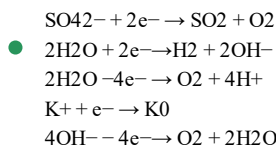
293 Hansı halda təzyiqin artması və temperaturun azalması tarazlığı başlanğıc maddələr alınan tərəfə yönəldir?



294 Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?



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



296 $L=2$ olan yarımsəviyyədə maksimum neçə elektron olar?

- 20
- 10
- 8
- 6
- 18

297 $\text{CH}_4(\text{q}) + \text{H}_2\text{O}(\text{q}) \rightleftharpoons 3\text{H}_2(\text{q}) + \text{CO}(\text{q}); \Delta H > 0$ Sistemdə kimyəvi tarazlıq hansı şəraitdə sağa yerini dəyişər?

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

298 Atomun valent təbəqəsinin normal halına uyğun gələn elektron formülünü göstərin

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

299 Ağac kömürünün adsorbsiyası hansı həlledicidə yüksək olar?

- xloroform
- su
- etil spirti
- aseton
- metil spirti

300 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 təsirdən suda həll olmuş qazın ayrılması
- qazların mayelərdə həll olması

301 Hansı maddələr adsorbentlər adlanır?

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

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

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

303 Aşağıda verilən müddələrdən hansı atomun quruluşu ilə elementlərin dövrü sistemi arasında əlqəni ifadə edir.

- eyni dövrdə yerləşən elementlərin atomlarında müxtəlif sayda energetik səviyyə olur
- eyni dövrdə yerləşən elementlərin atomlarında eyni sayda energetik səviyyə olur
- energetik səbiyyələrin sayı böyük dövrlərdə dövrün nömrəsinə uyğundur
- energetik səbiyyələrin sayı kiçik dövrlərdə dövrün nömrəsinə uyğundur
- energetik səbiyyələrin sayı elementin dövrü sistemdə yerləşməsinə uyğun olmur

304 Kimyəvi elementlərin dövrü sistemi nədir?

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

305 Dövrü qanunun inkişafında fiziki dövr nəyə əsaslanırdı?

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

306 Dövrü qanunun inkişafında kimyəvi dövr nəyə əsaslanırdı?

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

307 Dövrü qanunun inkişafında ikinci dövr necə adlanır?

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

308 Dövrü qanunun inkişafında birinci dövr necə adlanır?

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

309 Mozli qanununa görə kimyəvi elementlərin təbii təsnifatı atomların hansı xassəsinə əsaslanır?

- elektromənfiliyi
- istilik keçiriciliyi

- atom nüvələrinin yükü
oksidləşmə dərəcəsi
ərimə temperaturu

310 Kimyəvi elementlərin təbii təsnifatı nəyə əsaslanır?

- Pauli prinsipi
dövri qanuna
atomun quruluşuna
valentliyə
atomun Rezerford modelinə

311 $\text{H}_2(\text{q}) + \text{Br}_2(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{HBr}(\text{q}); \Delta H$ kiçikdir 0 Sistemdə kimyəvi tarazlıq hansı şəraitdə sağa yerini dəyişər?

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

312 $\text{SiO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{H}_2\text{SiO}_3 \downarrow$ 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

313 $\text{CO}_2(\text{q}) + \text{C}(\text{b}) \rightleftharpoons 2\text{CO}(\text{q}); \Delta H > 0$ Sistemdə kimyəvi tarazlıq hansı şəraitdə sağa yerini dəyişər?

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

314 $\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} = \text{BaSO}_4 \downarrow$ Qısa ion tənliyi hansı maddələr arasında gedən reaksiyaya uyğundur?

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

315 Kationa görə hidrolizə uğrayan duzların sırasını göstərin.

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

316 Elementin dövri dəyişən xassəsinin nüvənin müsbət yükü ilə əlaqələndirilməsi hansı qanuna əsaslanır?

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

317 Maqnit kvant ədədi üçün göstərilən müddələrdən hansı doğrudur.

- yarımsəviyələrin nüvədən məsafəsini müəyyən edir
yarımsəviyələrdə orbitaların sayını və elektron buludlarının yerləşməsini müəyyən edir
energetik səviyyədə yarımsəviyələrin sayını müəyyən edir
enerji səviyələri və onların nüvədən məsafəsini müəyyən edir
elektron buludunun ölçüsü və enerjisini müəyyən edir

318 Hidrogen atomunda elektronun enerjisini xarakterizə edən müddəni göstərin.

- elektronun enerjisi orbital və maqnit kvant ədədlərindən sılı olur
elektronun enerjisi baş və orbital kvant ədədlərindən sılı olur

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

319 Natrium-hidroksidin ərintisinin elektrolizində hansı məhsullar alınır?

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

320 Hansı reaksiyada təzyiğin artırılması tarazlığı başlanğıc maddələri tərs yönəldir?

- 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

321 Atomun valent təbəqəsinin həyəcanlanmış halına uyğun gələn elektron formulu göstərin.

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

322 Nüvənin daxilində orta sıxlıq nədən asılıdır?

- nuklonların hərəkətində
● nüvə qüvvələrindən
nuklonların sayından
xarici təsirlərdən
kütləsindən

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

- 3s²3p⁶
2s²2p³
2s²
● 2s²2p¹
2s²2p⁶

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

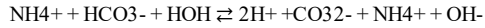
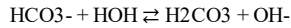
- maqnezium
bor
arqon
● azot
silisium

325 $\text{HCO}_3^- + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{OH}^- + \text{H}_2\text{CO}_3$ Hidroliz reaksiyasının ion tənliyinə uyğun gələn molekulyar tənliyi göstərin.

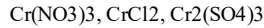
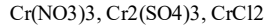
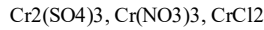
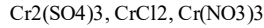
- $\text{Cu}(\text{HCO}_3)_2 + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{CO}_3$
 $\text{NH}_4\text{HCO}_3 + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{NH}_4\text{OH} + \text{H}_2\text{CO}_3$
 $\text{Fe}(\text{HCO}_3)_2 + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{CO}_3$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

326 $\text{NH}_4\text{HCO}_3 + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{NH}_4\text{OH} + \text{H}_2\text{CO}_3$ Hidroliz reaksiyasının ion tənliyini göstərin.

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



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



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

180

● 120

90

60

140

329 20c-də reaksiya 20 dəqiqə ərzində qurtarır. əgər temperatur əmsalı 2 olarsa, həmin reaksiya 50C-də neçə dəqiqəyə qurtarar?

● 2,5

160

10

26

5

330 50C temperaturda 180 saniyə ərzində reaksiya qurtarır. 70C-də həmin reaksiya neçə saniyəyə qurtarar? Temperatur əmsalı 3-dür.

16

60

120

180

● 20

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

90

40

● 15

60

30

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

15

10

● 5

20

120

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

4 dəfə artar

8 dəfə artar

2 dəfə azalar

2 dəfə artar

● 8 dəfə azalar

334 Temperaturu 30C artırıqda reaksiyanın sürəti neçə dəfə artar? Temperatur əmsalı 2-dir.

18

81

3

9

● 8

335 40C temperaturda reaksiyanın sürəti 0,6 mol/l·san. Sürətin temperatur əmsalı 3-ə bərabər olarsa, 80C temperaturda reaksiyanın sürətini tapın.

15.05.2017

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

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

- 313
- 210
- 162
- 81
- 243

337 $\text{CH}_4(\text{qaz}) + \text{H}_2\text{O}(\text{buxar}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{qaz}) + 3\text{H}_2(\text{qaz}) - Q$ reaksiyasında hansı faktorların təsiri ilə kimyəvi tarazlıq sağa yönəlir?

- I. katalizatoru dəyişməklə II. təzyiği azaltmaqla
III. temperaturu artırmaqla IV. təzyiği artırmaqla

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

338 Temperaturu 245C-dən 265C-ə qədər artırıdıqda reaksiyanın sürəti neçə dəfə artar?

- 18
- 3
- 27
- 9
- 81

339 Hansı mineral gübrə tərkibində əsas 2 qida elementi saxlayır?

- $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$
- $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- KCl
- $\text{H}_4\text{H}_2\text{PO}_4$
- CaNO_3

340 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

341 Kaliumun hansı birləşməsi gübrə kimi işlədilir?

- KOH
- KCl
- $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COOK}$
- $\text{C}_2\text{H}_3\text{COOK}$
- Ca_2SiO_3

342 1 mol sulfat turşusunu neytrallaşdırmaq üçün neçə mol KOH lazımdır?

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

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

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

344 160 q kükürd ilə maksimum neçə litr flüor reaksiyaya girir?

- 224
- 112
- 672
- 448
- 336

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

- Li₂(HCO₃)₂, FeO, N₂
- Ba₂O₂, Na₂SO₄, Cu
- La(NO₃)₂, CaSiO₃
- LiCl, MgO, CO₂
- LaHCO₃, C, Si

346 Qatı sulfat turşusu ilə hansı qrup metal qızdırıldıqda SO₂ alınır?

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

347 Kristallik kükürd üçün nə xarakterik deyil?

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

348 Kristallik kükürd üçün nə xarakterikdir?

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

349 Hansı sıradakı bütün maddələr kükürd ilə reaksiyaya daxil olurlar?

- I₂, O₂, Ca
- Li₂O, HNO₃
- Cl₂, F₂, I₂
- Li₂O, H₂SO₃, CaCl₂
- LiF₂, Al, I₂

350 SO₄²⁻ ionu hansı kationlar ilə çöküntü əmələ gətirir?

- I. Cu⁺² II. Pb⁺² III. Ba⁺² IV. Fe⁺²

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

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

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

352 Oksigen və kükürd üçün ümumi olan nədir?

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

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

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

354 200 ml 0,5 mol/l KOH məhlulu hazırlamaq üçün neçə mol qələvi lazımdır? (Sürət 27.11.2013 11:59:56)

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

355 50 q duz müəyyən temperaturda 500 ml suda həll olaraq doymuş məhlul əmələ gətirir. Həmin temperaturda duzun həllolma əmsalını tapın (Sürət 27.11.2013 11:59:58)

- 500
- 200
- 100
- 50
- 250

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

- 35
- 25
- 18
- 10
- 30

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

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

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

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

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

- Ca(OH)_2
- CaCO_3
- Na_2SO_4

KNO₃
NaCl

360 Həllolma əmsalının ölçü vahidini göstərin.

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

361 Temperaturun artması ilə qazların həll olması necə dəyişir?

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

362 Normal məhlulun ölçü vahidini göstərin.

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

363 Həllolma haqqında hansı ifadə doğrudur?

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

364 Hansı üç metal natrium hidroksid məhlulu ilə reaksiyaya girmir?

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

365 20 q kalsium xloridi 180 ml suda həll etdilər. Alınmış məhlulda kalsium xloridin kütlə payını tapın.

- 18
- 11
- 10
- 9
- 14

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

- 35
- 25
- 18
- 10
- 30

367 Təzyiqin artması ilə hansı birləşmənin həll olması artır?

- H₂SO₄
- Na₂O
- NaNO₃
- KCl
- CO₂

368 Hansı birləşmə suda həll olmur?

- CaCO₃
- KNO₃
- Ca(OH)₂
- NaCl

Na₂SO₄

369 Hansı sıradakı maddələrin temperaturun artması ilə həll olması azalır?

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

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

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

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

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

372 . 200 ml 0,5 mol/l H₂SO₄ məhluluna 300 ml su əlavə edilir. Alınan məhlulun molyar qatılığını hesablayın. (Sürət 27.11.2013 11:59:35)

- 0,1
 0,3
 0,25
 0,2
 0,4

373 10 q duz 40 q suda həll edilir. Alınan məhlulda duzun kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 11:59:42)

- 40
 20
 10
 5
 25

374 20 q kalsium xloridi 180 ml suda həll etdilər. Alınmış məhlulda kalsium xloridin kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 11:59:44)

- 18
 11
 10
 9
 14

375 20%-li məhlul hazırlamaq üçün 40 q şəkər neçə qram suda həll edilməlidir. (Sürət 27.11.2013 11:59:47)

- 260
 160
 80
 40
 200

376 200 q 40%-li məhlulda həll olmuş maddənin kütləsini tapın. (Sürət 27.11.2013 11:59:50)

- 100
 50
 40
 20
 80

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

- NH₄Cl, K₂SO₄, NaCO₃
 NH₃, CO₂, O₂

15.05.2017

NaCl, K₂CO₃, NH₃
KNO₃, O₂, CaCl
CO₂, Na₂SO₄, KCl

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

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

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

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

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

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

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

- H₂SO₄
- Na₂O
- NaNO₃
- KCl
- CO₂

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

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

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

- C₁₂H₂₂O₁₁, NH₄Cl
- I₂, H₂, HCl
- Na₂CO₃, C₁₂H₂₂O₁₁
- CO, NaCl
- O₂, NaNO₃

384 200 q doymuş məhlulda şəkərin kütlə payı 60%-dir. Həmin temperaturda şəkərin həllolma əmsalını hesablayın. (Sürət 27.11.2013 11:59:53)

- 1500
- 800
- 600
- 400
- 1250

385 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

386 600 q 40%-li Na₂-SO₄ məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıldıqda Na₂-SO₄-ün kütlə payını müəyyən edin. (Sürət 27.11.2013 12:02:59)

15.05.2017

- 10
- 30
- 40
- 20
- 25

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

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

388 800 q 20%-li natrium hidroksidi neytrallaşdırmaq üçün neçə qram sulfat turşusu lazımdır? (Sürət 27.11.2013 12:02:13)

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

389 600 q 40%-li Na₂-SO₄ məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırdıqda Na₂-SO₄-ün kütlə payını müəyyən edin. (Sürət 27.11.2013 12:02:11)

- 10
- 30
- 40
- 20
- 25

390 500 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

391 500 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

392 500 q 20%-li məhlul doymuşdur. Duzun həllolma əmsalını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:02:00)

- 250
- 100
- 50
- 400
- 200

393 50 q 30%-li natrium xlorid məhlulunu 150 q 10%-li natrium xlorid məhlulu ilə qarışdırdıqda alınan məhlulda duzun kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:57)

- 30
- 20
- 15
- 10
- 25

394 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

15.05.2017

395 400 q məhlulda ($\rho=1,6 \text{ q/sm}^3$) 0,5 mol KOH həll edilmişdir. Həll olan maddənin molyar qatılığını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:51)

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

396 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

397 300q 20%-li məhlul hazırlamaq üçün neçə qram 30%-li məhlul lazımdır? (Sürət 27.11.2013 12:01:44)

- 500
- 300
- 200
- 100
- 400

398 300 q doymuş məhlulda 50 q duz vardır. Duzun həllolma əmsalını təyin edin. (Sürət 27.11.2013 12:01:39)

- 250
- 150
- 100
- 50
- 200

399 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

400 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

401 132 q suda 2 mol H₂S qazı həll edilir. əmələ gələn məhlulda sulfid turşusunun kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:29)

- 68
- 34
- 22
- 17
- 51

402 100 ml sulfat turşusu 220 q suda həll edilir. Alınan məhlulda turşunun kütlə payını tapın ($\rho \text{ H}_2\text{-SO}_4=1,8$). (Sürət 27.11.2013 12:01:26)

- 60
- 45
- 40
- 35
- 50

403 100 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

404 10%-li və 40%-li məhsulları qarışdırdıqda alınan məhlulda həll olan maddənin kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:19)

- 18
- 25
- 20
- 15
- 30

405 (Sürət 27.11.2013 12:01:16)

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

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

- 50
- 20
- 28
- 32
- 30

406 (Sürət 27.11.2013 12:01:13)

125 q $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ -nu 275 q suda həll etdikdə neçə faizli məhlul alınar? (M_r

$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}=250$ $M_r \text{ CuSO}_4=160$).

- 50
- 25
- 20
- 10
- 40

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

- 10
- 2
- 3
- 6
- 5

408 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

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

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

410 Tritium hansı elementin izotopudur?

- heliumun
- arqonun
- fosforun
- hidrogenin
- tellurun

411 Deyterium hansı elementin izotopudur?

- azotun
- heliumun,
- oksigenin

15.05.2017

- hidrogenin qalayın

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

- Fe₂O₃
- Na₂O
- CaO
- H₂O₂
- Cu₂O

413 Xətti quruluşa malik olan molekulu göstərin?

- CH₄
- BH₃
- H₂O
- CO₂
- NH₄⁺

414 Natrium-sulfatın suda məhlulunun elektrolizindən hansı məhsullar alınır?

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

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

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

416 Aşağıda göstərilən maddələrdən hansı suda məhlullarında hidrolizə uğrayar?

- BaCl₂
- NaCl
- Na₂SO₄
- CH₃COONa
- NaNO₃

417 Aşağıda göstərilən maddələrdən hansında molekullarası hidrogen rabitəsi daha davamlıdır?

- H₂S
- NH₃
- HCl
- HF
- HBr

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

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

419 Azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyi bərabər olan birləşməni göstərin

- HNO₃
- NH₂OH
- N₂H₄
- HNO₂
- N₂

420 HNO₃ molekulunda azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyini göstərin.

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

421 $K_3[Cr(C_2O_4)_3]$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

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

422 $K_3[CoF_6]$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

heksaflüorokalium kobaltat(III)
kobalt(III)heksaflüoro kalium
kalium heksaflüorokobalt(III)
● kalium heksaflüorokobaltat(III)
kobaltat(III)heksaflüoro kalium

423 $[Pt(NH_3)_4]Cl_2$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

xlorid tetraaminplatinat(II)
platin(II) tetraammin xlorid
tetraaminplatinat(II) xlorid
● tetraaminplatin(II) xlorid
platinat(II) tetraammin xlorid

424 $[Co(NH_3)_4Cl_2]Cl$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

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

425 $[Ag(NH_3)_2]Cl$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

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

426 $[Mn(H_2O)_6]SO_4$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

heksaakvasulfato manqan(II)
sulfatoheksaakva manqan(II)
manqan(II) heksaakvasulfat
● heksaakvamanqan(II) sulfat
heksaakvamanqanat(II) sulfat

427 $[Cu(NH_3)_4](NO_3)_2$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

dinitrattetraamminkuprat(II)
mis(II) tetraammin nitrat
tetraamminkuprat(II) nitrat
● tetraammimis(II) nitrat
kuprat(II) tetraammin nitrat

428 $Na_3[Cr(CN)_6]$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

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

429 6 ml sirke turşusu üzerine 194 ml su əlavə edilmişdir. Alınan məhlulda sirke turşusunun molyar qatılığı (mol/l-ile) və kütlə payını %-ile hesablayın, $p(\text{CuC OH}) = .1\text{q/ml}$

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

kütlə payı %

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

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

- 250
- 150
- 100
- 80
- 200

431 660 q suya 224 l H₂S əlavə etdikdə neçə faizli turşu məhlulu alınar? ($M_{\text{H}_2\text{S}}=34$)

- 20
- 34
- 30
- 17
- 25

432 2,24 l NH₃ (n.ş-də) suda həll edilərək 500 ml məhlul hazırlanır. Alınan məhlulun molyar qatılığını hesablayın.

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

433 600 q 40%-li Na₂-SO₄ məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıldıqda Na₂-SO₄-ün kütlə payını müəyyən edin.

- 10
- 30
- 40
- 20
- 25

434 KOH:H₂O=0,5:4 mol nisbətində olan məhlulda qələvinin kütlə payını tapın. $M_r(\text{KOH})=56$

- 34
- 7
- 28
- 14
- 32

435 200 q 16%-li mis sulfat (II) məhlulunu hazırlamaq üçün neçə qram mis klorosu ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) lazımdır?

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

- 28
- 50
- 30
- 20
- 32

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

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

437 300q 20%-li məhlul hazırlamaq üçün neçə qram 30%-li məhlul lazımdır?

- 500
- 300
- 200
- 100
- 400

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

- 64
- 40
- 25
- 10
- 50

439 300 q doymuş məhlulda 50 q duz vardır. Duzun həllolma əmsalını təyin edin.

- 250
- 150
- 100
- 50
- 200

440 10%-li və 40%-li məhsulları qarışdırdıqda alınan məhlulda həll olan maddənin kütlə payını tapın.

- 18
- 25
- 20
- 15
- 30

441 800 q 20%-li natrium hidroksidi neytrallaşdırmaq üçün neçə qram sulfat turşusu lazımdır?

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

442 90 q xörək duzu məhluluna neçə qram su əlavə etmək lazımdır ki, 18%-li məhsulu alınsın?

- 450
- 410
- 200
- 500
- 162

443 20C temperaturda 200 q doymuş məhlulda 120 q kalsium nitrat vardır. Duzun həllolma əmsalını tapın.

- 150
- 375
- 600
- 1500
- 60

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

- 300
- 50
- 100
- 150
- 250

445 50 q 30%-li natrium xlorid məhlulunu 150 q 10%-li natrium xlorid məhlulu ilə qarışdırdıqda alınan məhlulda duzun kütlə payını tapın.

- 30
- 10
- 15
- 20

25

446 40 q xörək duzunu 160 q suda həll etdilər. Məhlulda xörək duzunun kütlə payını tapın.

25

5

10

15

 20

447 100 q 10%-li və 400 q 20%-li məhlul ilə quraşdırılır. Həll olan maddənin kütlə payını %-lə tapın.

30

14

 18

22

26

448 5 q şəkəri 15 q suda həll etdikdə alınan məhlulda şəkərin kütlə payını tapın.

30

10

20

15

 25

449 800 q 20%-li natrium hidroksidi neytrallaşdırmaq üçün neçə qram sulfat turşusu lazımdır? (Sürət 27.11.2013 12:02:57)

 196

98

19,6

9,8

49

450 90 q xörək duzu məhluluna neçə qram su əlavə etmək lazımdır ki, 18%-li məhsulu alınsın? (Sürət 27.11.2013 12:02:54)

450

200

 410

162

500

451 $\text{KOH}:\text{H}_2\text{O}=0,5:4$ mol nisbətində olan məhlulda qələvinin kütlə payını tapın. $M_r(\text{KOH})=56$ (Sürət 27.11.2013 12:02:48)

34

32

14

 28

7

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

 100

50

300

250

150

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

250

100

 200

300

400

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

22,4

1,12

 2,24

5,6
11,2

455 . Hansı duzun hidrolizindən turş duz alınır? I. CaCl₂ II. NaNO₃ III. K₂S

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

456 555 q 20% -li CaCl₂ məhlulunu tam elektroniz etdikdə elektrodlarda neçə (n.ş-də) l qaz ayrılır Mh (CaCl₂)=

- 89,6
- 11,2
- 22,4
- 33,6
- 44,8

457 Natrium –hidrokarbonat məhlulunu qızdırdıqda mühit necə dəyişər?

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

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

- HCl
- H₂SO₄
- SO₂
- Na₂SO₄
- NaOH

459 Molekulların davamlılığının ardıcıl azalmasına dair verilən sxemlərdən hansı doğrudur?

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

460 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

461 Hansı reaksiya sulu məhlulda axıra qədər getmir?

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

462 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⁻

463 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

464 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

465 1 mol AlCl₃ suda həll olduqda məhlulda cəmi neçə ion əmələ gələr (dissosiasiya dərəcəsi $\alpha=100\%$)?

- 2,04 · 10²³
- 4,08 · 10²³
- 6,02 · 10²³
- 8,01 · 10²³
- 8,08 · 10²⁴

466 $Mg^{2+} + 2OH^- \longrightarrow Mg(OH)_2$ reaksiyasını aparmaq üçün hansı maddə götürülməlidir?

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

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

- La²⁺, Ag⁺, H⁺
- Ca²⁺, Ag⁺, Na⁺
- Li⁺, Ag⁺, Ca²⁺
- Ca²⁺, Na⁺, H⁺
- Li⁺, Na⁺, Ca²⁺

468 Hansı maddəni suda həll etdikdə məhlulda qələvi mühit yaranır?

- CO₂
- NH₃
- NO₂
- H₂S
- SO₂

469 Yalnız zəif elektrolitlərdən ibarət sıranı göstərin.

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

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

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

471 Hansı ifadə doğru deyil?

- əsasi duzlar birbaşa dissosiasiya edir
- dissosiasiya zamanı həm H⁺, həm də OH⁻ ionlarını verən elektrolitlərə amfoter hidrosidlər deyilir

ionlar quruluşuna və xassələrinə görə atomlardan fərqlənir
məhlulların elektrik keçiriciliyi məhluldakı ionların sayından asılıdır
normal duzlar birbaşa (pilləsiz) dissosiasiya edir

472 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

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

HCl

NaOH

H₂SO₄

H₂O

HNO₃

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

10

1

4

2

8

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

1200

1800

1500

1600

1000

476 BaCl₂ məhluluna artıq miqdarda K₂SO₄ əlavə etdikdə məhlulda hansı ionlar qalmaz?

yalnız Cl⁻

yalnız Ba²⁺

Ba²⁺ və SO₄²⁻

yalnız SO₄²⁻

yalnız K⁺

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

III,IV

I,II

yalnız III

II,IV

II,III

478 Hansı sıradakı duzlar hidrolizə uğrayır?

CaCO₃, MgCO₃

BaCO₃, Ca₃(PO₄)₂

AgI, AgSO₄

AgCl, AgBr

Na₂CO₃, CuCl₂

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

Al(NO₃)₃, ZnCl₂

CaCl₂, Ca(NO₃)₂

Fe₂(SO₄)₃, (NH₄)₂CO₃

Na₃PO₄, FeCl₃

AlCl₃, Al₂S

480 Hansı duzun hidrolizindən əsasi duz alınır?

K₂SO₄

15.05.2017

(NH₄)₂SO₄

Na₃PO₄

Na₂CO₃

● CuCl₂

481 Hansı duzu suda həll etdikdə turş mühit yaranır?

K₂SO₄

NaCl

KNO₃

● NH₄Cl

Na₂CO₃

482 Hansı duz suda pis həll olur?

ZnSO₄

● CuSO₄

FeSO₄

MgSO₄

CaSO₄

483 Hansı maddəni suda həll etdikdə qələvi mühit yaranar?

BaSO₄

LiCl

● K₂CO₃

CuSO₄

HClO₄

484 Hidroliz etməyən maddəni göstərin.

(NH₄)₂SO₄

K₂CO₃

● KBr

CuSO₄

FeCl₃

485 Hansı duz hidroliz etmir?

I. K₂CO₃

II. AgCl

III. KCl

IV. AgNO₃

III, IV

I, II

yalnız III

II, IV

● II, III

486 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

KClO₃

Cu(NO₃)₂

● NaHCO₃

KMnO₄

NH₄NO₃

487 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

Cu⁺

C

Cl₂

● S⁻²

Fe⁺²

488 Cl⁺⁷ → Cl⁻¹ sxeminid? ne?? elektron q?bul edilmi?dir?

● 8

6

5

7

4

489 $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$ sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsalı neçədir?

- 2
- 6
- 4
- 1
- 3

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

- 3
- 0,5
- 0,6
- 1
- 2

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

- HCl
- H_2O
- H_2SO_4
- NaOH
- HNO_3

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

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

493 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

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

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

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

495 Hansı duzun hidrolizi zamanı əsasi duz alınır?

- NH_4NO_3
- Na_2SO_4
- NaCl
- MgSO_4
- ZnCl_2

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

I. FeCl_2 II. CaCl_2 III. BaCl_2

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

497 $\text{Cu}^{+2} + 2\text{OH}^- \longrightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2$ reaksiyasını aparmaq üçün hansı maddələri götürülməlidir?

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

498 Hansı duzların hidrolizində eyni mühit alınır?

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

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

499 Hansı qrupda olan duzlar hidrolizə uğramır?

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

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

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

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

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

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

- 12
- 32
- 16
- 8
- 4

501 Təzyiqin artırılması qazların həll olmasını necə dəyişir?

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

502 Temperaturun artırılması qazların həll olmasını necə dəyişir?

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

503 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 artır

504 393 q NaCl məhlulunun elektrolizi zamanı (n.ş –də) 44,8 l qaz ayrılmışdır. Alınan məhlulda NaOH –in kütlə payı (% -lə) hesablayın. ($M_r \text{NaOH}=40$)

- 50
- 30
- 25
- 20
- 40

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

III,II,I

II,III,I

III,II,I

I,II,III

● I,III,II

506 $\text{Cu} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$ Oksidləşmə reduksiya reaksiyasında reduksiyaediciyin əmsalını tapın.

8

4

● 3

2

6

507 $\text{Br}_2 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaBr} + \text{NaBrO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ tənliyi üzrə 6 mol brom reaksiyaya girir. I. oksidləşən II. reduksiya olunur brom atomlarının sayını müəyyən edin. (Na-avoqadro ədədidir) I II

10 Na 2Na

Na Na

5Na Na

● Na 5Na

2Na 10Na

508 $\text{P} + \text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{NO}$ Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdirici və reduksiyaediciyin əmsalları cəmini müəyyən edin.

2

5

4

● 8

6

509 $\text{Cu} + 4\text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{NO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ Reaksiya tənliyinə əsasən (n.ş. –də) 8,96 l qaz alınarsa neçə mol oksidləşdirici reduksiya olunur?

6

2

1

0,2

● 6

510 Hansı duzum m?hlulda hidrolizi $\text{X}^{2+} + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{HX} + \text{OH}^-$ ion t?nliyi ilə ifadə olunur?

ZnCO₃

CuSO₄

CH₃COONa

● K₂CO₃

ZnCl₂

511 Hansı reaksiyada çöküntü alınmır?

$\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$

$\text{FeCl}_3 + \text{KOH} \rightarrow$

$\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} \rightarrow$

● $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{NaOH} \rightarrow$

$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 \xrightarrow{t}$

512 Hansı reaksiyanın qısa ion t?nliyi $\text{Ca}^{2+} + \text{CO}_3^{2-} \rightarrow \text{CaCO}_3$ kimidir?

I. $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow$

II. $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \rightarrow$

III. $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow$

● I, III

yalnız III

yalnız II

yalnız I
I, II

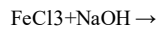
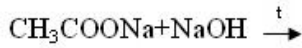
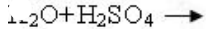
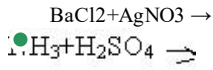
513 Hansı duzun hidrolizində yaranan mühit şəhv göstərilmişdir?

I. Na_2SO_3 – neytral II. FeCl_3 – turş III. NaCl – qələvi

II, III
yalnız III
yalnız II
yalnız I

● I, III

514 Hansı reaksiyada alınan normal duzun suda həll olmasından turş mühit yaranır?



515 $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2 + (\text{MH}_4)_2\text{S} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{S} + \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$ Oksidləşmə- reduksiya reaksiyasında ammonyakın əmsalını müəyyən edin.

8
3
2
1
● 6

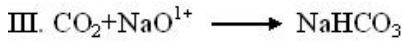
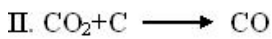
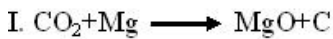
516 Hansı ion yalnız oksidləşdiricidir?

Cr^{2+}
● Al^{3+}
 Fe^{2+}
 Cl^-
 S^{2-}

517 $4\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + 3\text{KClO}_4$ reaksiyasında xlorun neçə faizi reduksiya olunmuşdur?

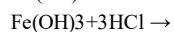
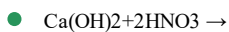
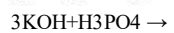
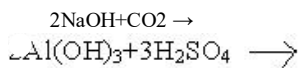
80
50
20
● 25
75

518 Hansı reaksiyada CO_2 oksidləşdiricidir?



yalnız II
yalnız III
II, III
● I, II
yalnız I

519 Hansı reaksiyadan alınan duz hidroliz etmir?



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

yalnız II

I,II

● II,IV

I,III

III,IV

521 Hansı duzun suda məhlulunda fenolfaleunun rəngi dəyişir?

Al₂S₃NH₄ClAl₂(SO₄)₃CaCl₂● Na₂SO₃

522 Məhlulda turşu əlavə etdikdə hansı duzların hidrolizi zəifləyir?

I. CuCl₂II. Na₂SIII. FeCl₃IV. K₂CO₃

I, III, IV

II, IV

II, III

I, II, III

● I, III

523 Hansı duzlar hidroliz uğramır?

I. KCl

II. NH₄ClIII. Al₂S₃IV. CH₃COOKV. NaNO₃VI. Na₂SO₄

III, IV, V

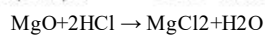
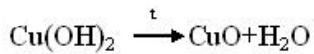
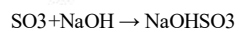
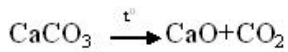
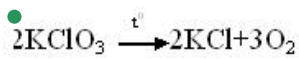
● I, V, VI

IV, V, VI

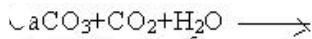
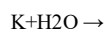
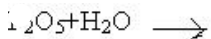
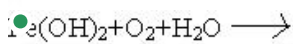
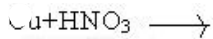
I, II, VI

I, II, III

524 Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.



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

526 $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$ sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsalı neçədir?

4

6

● 2

3

1

527 Cl^{+7} və Cl^{-1} sxemində neçə elektron qəbul edilmişdir?

6

7

5

- 4
 8

528 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

- Cu^+
 Cl_2
 Fe^{2+}
 Fe^{+2}
 C

529 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

- a. HCO_3
 b. H_4NO_3
 c. MnO_4
 d. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
 e. ClO_3

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

- ii,iii,iv
 i,iii
 yalnız iii
 iii,v
 ii,iv

531 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

- Cu^+
 Fe^{2+}
 Cl_2
 Fe^{+2}
 C

532 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

- a. HCO_3
 b. H_4NO_3
 c. MnO_4
 d. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
 e. ClO_3

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

- ii,iii,iv
 i,iii
 iii,v
 yalnız iii
 ii,iv

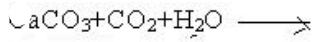
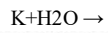
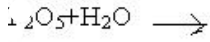
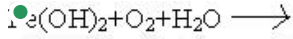
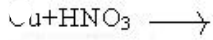
534 Cl^{+7} ? Cl^{-1} sxeminid? neç? elektron q?bul edilmişdir?

- 6
 7
 5
 4
 8

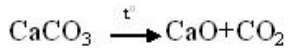
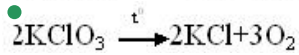
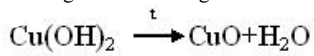
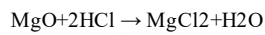
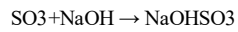
535 $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$ sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsalı neçədir?

- 2
- 4
- 1
- 3
- 6

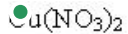
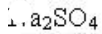
536 Həm birləşmə, həm də oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.



537 Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.



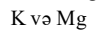
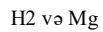
538 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?



539 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?



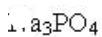
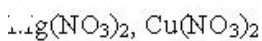
540 K_2SO_4 və MgCl_2 duzlarının məhlullarının elektrolizi zamanı katodda hansı maddə ayrılır?

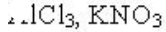
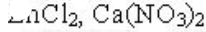
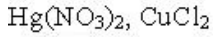


541 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı anodda oksigen ayrılır?



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



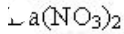


543 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı məhlulda qaz alınır?

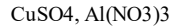
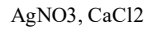
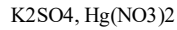
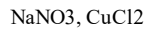
I. Na_2SO_4 II. KCl III. NiSO_4 IV. CaCl_2

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

544 Hansı duz məhlulunun elektrolizi zamanı katodda hidrogen ayrılır?



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



- $\text{Na}_2\text{S}, \text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

546 Hansı qrup maddələr sənayedə elektroliz üsulu ilə alınır?

Na, P, S

P, Al, N_2

Cl_2 , N_2 , Fe

K, Si, C

- Na, Ca, Cl_2

547 Kalium sulfid məhlulunun elektrolizi zamanı anodda hansı maddə ayrılır?

H_2S

SO_2

O_2

H_2

- S

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

5,6 l O_2

2,8 l Cl_2

- 5,6 l Cl_2

5,6 l HCl

11,2 l Cl_2

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

- 5,6 l Cl_2

2,8 l Cl_2

5,6 l O_2

11,2 l Cl_2

5,6 l HCl

550 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, H_2^-

12 q, Cu

14 q, H_2

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

- H_2, O_2
Na, K, H_2
Na, O_2, SO_2
 H_2, NO_2
 $\text{SO}_2, \text{Na}, \text{K}$

552 0,2 mol dəmirin artıqlaması ilə götürülmüş duru sulfat turşusu ilə reaksiyasından (n.ş –də) neçə litr hidrogen qazı alınır?

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

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

- 20
10
25
5
40

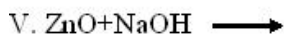
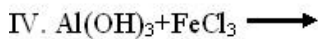
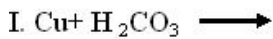
554 Cu, Zn, Be, Al və Fe metalları qarışığına KOH məhlulu ilə təsir edib qızdırdıqda hansı metallar məhlula keçər?

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

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

- Ni, Cu
Mg, Ni
● Cu, Zn
Cr, Cu
Ca, Zn

556 Hansı reaksiyanın getməsi mümkün deyil?



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

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

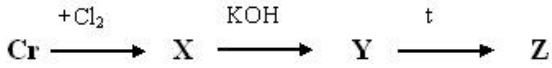
- $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2, \text{K}_2\text{SO}_4$
 $\text{CuSO}_4, \text{Na}_3\text{PO}_4$
 $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2, \text{AgNO}_3$
 $\text{Li}_2\text{CO}_3, \text{AuCl}_3$
 $\text{Li}_2\text{SO}_4, \text{Hg}(\text{NO}_3)_2$

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

- Na
Al

Fe
Zn
 Cu

559



Z- maddəsinin müəyyən edin.

K₂CrO₄
Cr(OH)₂
 Cr₂O₃
Cr(OH)₃
CrO

560 Tərkibində 1 mol NaOH və 1 mol KOH olan məhlulun üzərinə tərkibində 1 mol H₂SO₄ olan məhlul əlavə edilsə hansı duz alınar?

NaHSO₄
Na₂SO₄
KHSO₄
 NaKSO₄
NaKSO₃

561 Natrium-perxloratın formulunu göstərin.

NaClO₄
NaClO₃
NaCl
NaClO
NaClO₂

562 Hansı duzun adı düzgün deyil?

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

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

NaNO₃
NH₄NO₃
KClO₃
AgNO₃
 CaCO₃

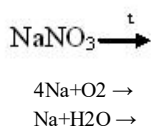
564 28 q KOH ilə H₂SO₄-ün qarşılıqlı təsirində neçə qram K₂SO₄ alınar? Mr(KOH)=56, Mr(K₂SO₄)=174

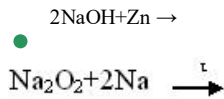
46,2
 43,5
32
26
38,4

565 250 q 15% məhlul hazırlamaq üçün nə qədər xörək duzu götürmək lazımdır?

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

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





567 Qələvi metalların ümumi elektron formulu göstərin?

- ...ns²np²
 ...ns¹
 ...ns²
 ...ns²np¹
 ...nd¹⁰ns²

568 CuSO₄ məhluluna salınmış dəmir lövhənin kütləsi 8q artır. Neçə qram Cu reduksiya olunur?

- 28
 56
 48
 64
 32

569 Hansı formul doğru deyil?

- a₂HPO₄
 aH₃PO₄
 Na(OH)Cl
 H₄H₂SO₄
 (NH₄)₃PO₄

570 Natrium-xloratın formulu göstərin.

- NaClO₂
 NaClO
 NaClO₄
 NaCl
 NaClO₃

571 Hansı sıradakı bütün elementlər sabit valentlidirlər?

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

572 Hansı oksid qələvilərlə reaksiyaya girmir?

- SO₃
 Na₂O
 CO₂
 N₂O₅
 SO₂

573 Hansı maddənin adı düzgün göstərilməmişdir?

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

574 Hansı maddənin kömürü ilə Fe⁺³, Zn⁺², Cu⁺² kationlarını təyin etmək olar?

- Fe(OH)₂
 NaCl
 NaNO₃
 NaOH



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

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

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

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

577 Verilmiş elementlərdən hansılarla birləşdikdə kükürd reduksiyaedici xassə göstərir

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

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

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

579 Hansı kimyəvi formula düzdür?

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

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

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

581 Suda hansı ionlar codluq yaradır?

- Ca⁺², Na⁺
- Ca⁺², Mg⁺²
- Mg⁺², K⁺
- H⁺, Na⁺
- Li⁺, Na⁺

582 Sənayedə CaO-di hansı birləşmədən alırlar?

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

583 Hansı duz suya müvəqqəti codluq verir?

- aHCO₃
 aSO₄
 gCl₂
 gSO₄
 g(HCO₃)₂

584 S-elementlərin sırasını göstərin.

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

585 Mozli qanunundan çıxan nəticəni göstərin

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

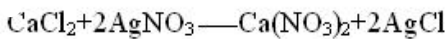
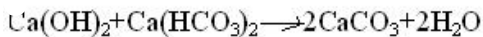
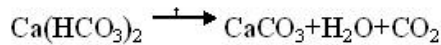
586 $\text{Ca} + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{qatı}) \longrightarrow \text{CaSO}_4 + x + \text{H}_2\text{O}$ reaksiyasında x maddəsinin oksidləşdiricinin təsəvvürünü müəyyən edin.

- S, 1
 S, 4
 O₂, 2
 S, 5
 O₂, 1

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

- HNO₂
 NH₃
 NCl₃
 NF₃
 HNO₃

588 Hansı reaksiyanın köməyi ilə daimi codluğu aradan qaldırmaq olar?



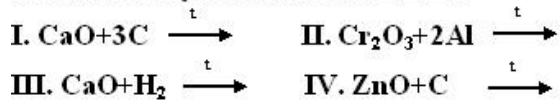
589 Hansı reaksiya nitratın $\text{N}^{+5} \rightarrow \text{N}^{+2}$ reaksiya prosesi baş verir?

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

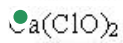
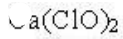
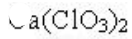
- yalnız II
 yalnız I
 II, III
 I, III

I, II

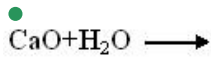
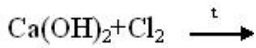
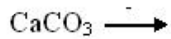
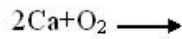
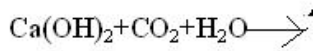
590 . Hansı reaksiyalar da metal alınır?



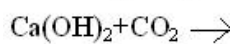
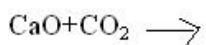
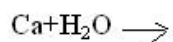
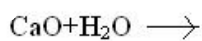
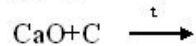
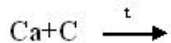
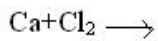
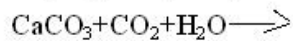
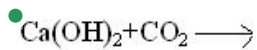
- I, III
- I, IV
- II, III
- II, IV
- I, II

591 $\text{Ca(OH)}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow x + y + \text{H}_2\text{O}$; $y + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{HClO}$ reaksiyalarında y maddəsinin müddətini edin.

592 Hansı reaksiyadan sönmüş əhəng alınır?



593 Hansı reaksiya cütündən eyni maddə alınır?



594 Müvəqqəti codluğu aradan qaldırmaq üçün hansı üsuldən istifadə edilir?

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

filtr kağızından suyu buraxmaqla
xlorlaşdırmaqla

595 Suda hansı ionlar müvəqqəti codluğu yaradırlar?

- CO_4^{-3} , Ca^{+2} , Mg^{+2}
 CO_3^{-} , K^{+} , Ca^{+2}
 Cl^{-} , K^{+} , Ca^{+2}
 CO_4^{-2} , Na^{+} , Mg^{+2}
 CO_3^{-} , Mg^{+2} , Ca^{+2}

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

- 4
 -3
 -6
 -2
 -1

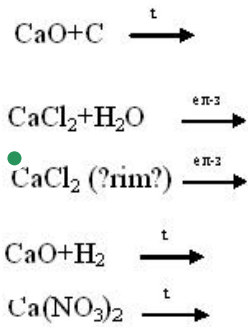
597 Azot atomunun mənfi oksidləşmə dərəcəsi maksimum hansı qiyməti ala bilər.

- 4
 -5
 -2
 -3
 -1

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

- NF_3
 NH_3
 HNO_2
 NH_2OH
 KNO_2

599 Sənayedə kalsiumu hansı sxem üzrə alırlar?



600 Rezerford modelində elektronların atomda yeri necə xarakterizə olunmuşdur?

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

601 Rezerford atomun kütləsinə dair hansı müddəanı təklif etmişdir?

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

602 Zəif elektrolitlərin yerləşdiyi sıranı göstərin.

- CH_3COOH , H_3BO_3 , CaCl_2
 CaCl_2 , HNO_3 , H_3BO_3

KNO₃, CaCl₂, HNO₃

- NH₄OH, CH₃COOH, H₃BO₃
NH₄OH, CH₃COOH, KNO₃,

603 Şüalanmanın kvant nəzəriyyəsinin riyazi ifadəsini göstərin.

$$l, A = 2 \pi r$$

$$n + 1$$

$$E = mc^2$$

- $\Delta E = E_y - E_a = h\nu$
 $E = E_p + E_k$

604 Təzyiq azalarsa $4Fe(b) + 3O_2(g) \rightleftharpoons 2Fe_2O_3(b)$ sistemində tarazlıq hansı istiqamətə yerini dəyişər?

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

605 kimyəvi elementlərin atomlarının dövrü dəyişən xassəsini göstərin.

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

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

- NH₂OH
- HNO₃
- NCl₃
- NF₃
- NH₄NO₃

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

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

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

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

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

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

610 Nils Borun kvant nəzəriyyəsinə əsaslanaraq irəli sürdüyü müddəanı göstərin.

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

611 Rezerford modelində atomda elektronların sayı necə xarakterizə olunur?

- elektronların sayı müsbət yüklərin sayından iki dəfə çoxdur
- elektronların sayı müsbət yüklərin sayından azdır

elektronların sayı müsbət yüklərin sayından çoxdur

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

612 Hansı duz suda daimi codluq yaradır?

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

613 Hansı ionlar suda müvəqqəti codluq yaradırlar?

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

614 Hansı duz suda müvəqqəti codluq yaradır?

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

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

- $CaCl_2$
- $Al_2O_3 \cdot nH_2O$
- Al_2O_3
- AlF_3
- CaF_2

616 Təbiətdə geniş yayılmış metalı göstərin.

- Mg
- Zn
- Ca
- Fe
- Al

617 Alüminium – dihidroortofosfatın formulunu göstərin.

- $Al(OH)_2PO_3$
- $Al(HPO_4)_3$
- $Al(H_2PO_4)_3$
- $AlPO_4$
- $Al(PO_3)_3$

618 (Sürət 27.11.2013 11:54:11)

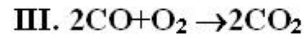
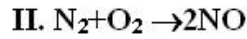
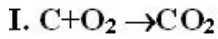
$2\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2$ reaksiyasında CO ve O_2 -in tarazlıq qatılığı uyğun olaraq 1,2 ve 0,8 mol/l kimidir. Tarazlıq anında CO_2 -in qatılığı 0,8 mol/l olarsa CO ve O_2 -in başlanğıc qatılığını müəyyən edin.

CO O_2

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

619 (Sürət 27.11.2013 11:54:14)

4. Hansı reaksiyanın sürəti $v = k[\text{CO}]^2$ kimidir?



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

620 (Sürət 27.11.2013 11:54:17)

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

60°C -də reaksiyanın sürətini müəyyən edin.

- 0,64
- 0,32
- 0,16
- 0,24
- 0,4

621 $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$ reaksiyasında O_2 -in sərf olunma sürəti 0,4 mol/l.san-dir. CO_2 -nin əmələgəlmə sürətini (mol/l.san) müəyyən edin. (Sürət 27.11.2013 11:54:21)

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

622 60°C -də reaksiyanın sürəti 0,01 mol/l.san-dir. Reaksiyanın 110°C -də sürətini hesablayın. Temperatur hər 10 $^{\circ}\text{C}$ artanda reaksiyanın sürəti 2 dəfə artır. (Sürət 27.11.2013 11:54:24)

- 0,128
- 0,32
- 0,16
- 0,24
- 0,64

623 $\text{CH}_4(\text{q}) + \text{H}_2\text{O}(\text{q}) \rightarrow \text{CO}(\text{q}) + 3\text{H}_2(\text{q}) - Q$ reaksiyasında tarazlıq məhsulun alınması istiqamətinə necə yönəlmək olar? (Sürət 27.11.2013 11:54:27)

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

624 $\text{H}_2(\text{q}) + \text{S}(\text{b}) \rightleftharpoons \text{H}_2\text{S}(\text{q}) + \text{Q}$ reaksiyasında tarazlığın sağ tərəfə yönəlməsi üçün hansı faktorlar təsir edir? I. temperaturun artması II. temperaturun azalması III. təzyiğin artması IV. H_2 -nin qatılığının artması (Sürət 27.11.2013 11:54:30)

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

625 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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

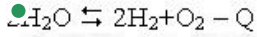
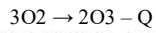
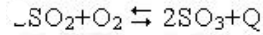
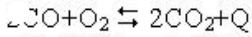
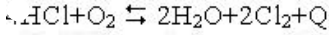
632 Temperatur əmsalı 2 olan reaksiya 150C-də 2 saata başa çatır. Bu reaksiyanın 15 dəqiqəyə başa çatması üçün onu hansı temperaturda aparmaq lazımdır? (Sürət 27.11.2013 11:55:01)

- 240
120
● 180
230
280

633 Temperatur əmsalı 2 olan reaksiyanın sürətini 16 dəfə artırmaq üçün temperaturu neçə dərəcə artırmaq lazımdır? (Sürət 27.11.2013 11:55:04)

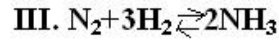
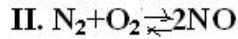
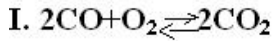
- 50
30
20
10
● 40

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



635 (Sürət 27.11.2013 11:54:08)

2. Hansı reaksiyada təzyiç dəyişməsi tarazlığa təsir edir?



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

636 (Sürət 27.11.2013 11:54:06)

• $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{SO}_3$ reaksiyasında 20 saniyə ərzində 0,6 mol SO_2 sərf olunur.

Onun qatılığını 2 dəfə artırıqda reaksiyanın SO_2 -yə görə sürətini müəyyən edin.

- 0,15
● 0,09
0,06
0,03
0,12

637 (Sürət 27.11.2013 11:54:03)

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

I. O_2 -nin qatılığının artması

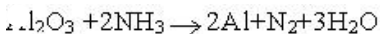
II. Cl_2 -nin qatılığının artması

III. t° zəyiğinin artması

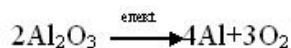
IV. t° zəyiğinin azalması

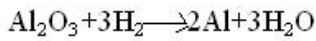
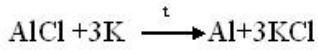
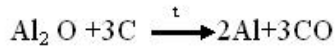
- II, IV
yalnız I
II, III
yalnız II
I, III, IV

638 Sənayedə Al-i hansı üsulla alırlar?



●





639 Hansı reaksiya getmir?

- Al+FeCl₂ →
- Al+KCl →
- Al+AgNO₃ →
- Al+CuCl₂ →
- Al+FeSO₄ →

640 1 mol AlCl₃-lə 4 mol NaOH-in sulu məhlulunda əmələ gələn maddə hansıdır ?

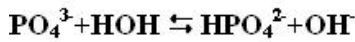
- Al(OH)Cl₂
- Al(OH)₂Cl
- NaH₂AlO₃
- NaAlO₂
- Al(OH)₃

641 $8\text{Al} + 3\text{HNO}_3(\text{duru}) \xrightarrow{t} 8\text{Al}(\text{NO}_3)_3 + 3\text{X} + 15\text{H}_2\text{O}$

X maddəsinə tapın.

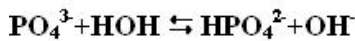
- 1. H₃
- NO
- 1. O₂
- 2. H₂O
- 1. I₂

642 Hansı duzum hidrolizinin qısa ion tənliyini aşağıdakı kimidir?



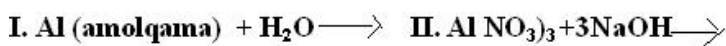
- 1. a₂HPO₄
- 2. H₃PO₄
- 3. (NH₄)₂PO₄
- Ag₃PO₄
- 1. a₃PO₃

643 Hansı duzum hidrolizinin qısa ion tənliyini aşağıdakı kimidir?



- 1. a₂HPO₄
- 2. H₃PO₄
- 3. (NH₄)₂PO₄
- 4. gPO₄
- 1. a₃PO₃

644 Hansı reaksiyada Al(OH)₃ alınır?



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

- II, III
- I, III
- yalnız III

651 Hansı maddələri suda həll olmur?

I. CaSiO_3 II. SiO_2 III. Na_2SiO_3 IV. K_2SiO_3

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

652 Hansı silikatlarda həll olan şüşə adlanır?

I. BaSiO_3 II. Na_2SiO_3 III. K_2SiO_3 IV. ZnSiO_3

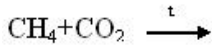
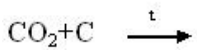
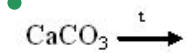
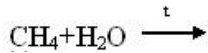
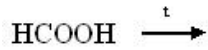
- I, II
- I, III
- II, III
- I, IV
- II, IV

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

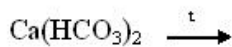
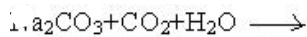
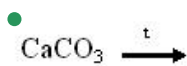
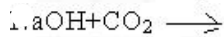
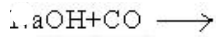
I. $\text{Ca}_3\text{P}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$ II. $\text{Mg}_2\text{Si} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$ III. $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{t}$

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

654 Hansı reaksiya nəticəsində karbonmonooksid alınır?



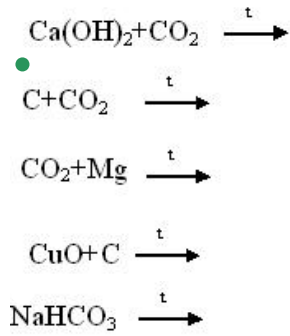
655 Hansı reaksiyalarda düz əmələ gəlmir?



656 Silisium hansı maddələrlə reaksiyaya 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

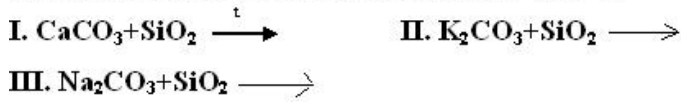
657 Hansı reaksiyada karbon həm oksidləşdirici, həm də reduksiyaedici?



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

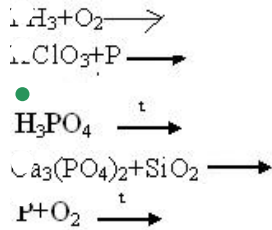
- yalnız II
 I, II
 I, III
 II, III
 yalnız I

659 7. Hansı reaksiya adi şüşə istehsalı zamanı gedir?



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

660 Hansı reaksiyada fosfor (V) oksid alınmır?



661 Azotun oksidləşmə dərəcəsinin +3 olduğu birləşmələr sırasını tapın.

- I. H_4Cl , NH_3 , N_2O_3
 II. NO_3 , HNO_2 , NH_3
 III. N_2O_3 , HNO_3 , KNO_2
 IV. H_3 , N_2O_3 , HNO_3
 V. NaNO_2 , N_2O_3 , HNO_2

662 Fosforun hansı birləşməsindən qazların qurudulmasında istifadə edilir?

- I. $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
 II. P_2O_5
 III. $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
 IV. $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$
 V. Ca_3PO_4

663 Alüminium-hidrofosfatın formulu göstərin?

- I. $\text{Al}_2(\text{HPO}_3)_3$

- A. AlPO_4
- B. $\text{Al}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$
- C. $\text{Al}(\text{PO}_3)_3$
- D. $\text{Al}_2(\text{HPO}_4)_3$

664 Hansı ifadə fosfin üçün düzgün deyil?

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

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

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

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

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

667 Hansı reaksiya doğru deyil?

- $\text{P} + \text{Cl}_2 \xrightarrow{t} \text{PCl}_3$
- $\text{P} + \text{O}_2 \xrightarrow{t} \text{P}_2\text{O}_5$
- $\text{PCl}_3 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{t} \text{PCl}_5$
- $\text{P} + \text{Mg} \xrightarrow{t} \text{Mg}_3\text{P}_2$
- $\text{P} + \text{H}_2 \xrightarrow{t} \text{PH}_3$

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

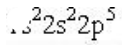
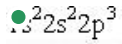
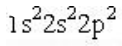
- A. N_2O_5
- B. N_2O
- C. NO
- D. N_2O_3
- E. N_2O_2

669 Hansı sxem səhvdir?

- A. $\cdot\cdot\cdot\cdot\cdot\cdot - 6\bar{e} \rightarrow \text{N}^{+3}$
- B. $\cdot\cdot\cdot\cdot\cdot\cdot + 1\bar{e} \rightarrow \text{N}^{+4}$
- C. $\cdot\cdot\cdot\cdot\cdot\cdot + 3\bar{e} \rightarrow \text{N}^{+2}$
- D. $\cdot\cdot\cdot\cdot\cdot\cdot + 2\bar{e} \rightarrow \text{N}^{+5}$
- E. $\cdot\cdot\cdot\cdot\cdot\cdot - 3\bar{e} \rightarrow \text{N}^{+5}$

670 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?

- A. $1s^2 2s^2 2p^4$
- B. $1s^2 2s^2 2p^1$



671 Azotun atomunda neçə neytron var?

13

5

● 7

9

11

672 Turşuların suda dissosiasiyasından məhlulda hansı ionlar əmələ gəlir



I.

II. H_3O^+ III. hidratlaşmış turşu qalığı ionlarıIV. OH^- V. metal ionu

IV, V

● II, III

yalnız I

yalnız II

yalnız III

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

I, II, III, IV

yalnız I

I, III, V

yalnız III

● I, III, IV

674 Turşuların suda dissosiasiyası haqqında deyilənlərdən hansı səhvdir

H^+ ionu hidroksonium ionu şəklində mövcud olur

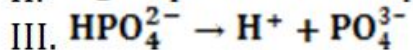
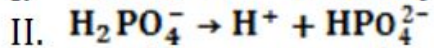
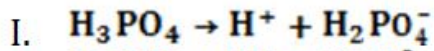
turşular dissosiasiya dərəcəsinə görə fərqlənirlər

● bütün turşular bir mərhələdə dissosiasiya edirlər

turşu qalığı hidratlaşmış şəkildə mövcud olur

kation olaraq yalnız H^+ ionu ayrılır

675 Hansı mərhələdə dissosiasiya daha güclü gedir



I, III

II

● I

III

II, III

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

 H_2SO_4 HNO_3 H_2SO_7 H_2SO_3 ● H_3PO_4

677 Oksigenin Yerdə başqa planetlərə nisbətən geniş yayılmasının səbəbini göstərin.

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

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

- molyal
- molyar
- normal
- faizli
- titrlı

679 Süni radioaktivlik nədir?

- protonların törətdiyi reaksiyalar
yüksək temperaturda plazmada gedən reaksiyalar
neytronların təsirindən uran nüvəsinin bölünməsi
- süni üsullarla alınan nüvələrin öz-özünə parçalanması
deytronların törətdiyi reaksiyalar

680 Radioaktiv izotopun başlanğıc miqdarının yarısının parçalanmasına sərf olunan zaman müddəti necə adlanır?

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

681 Hidrogen rabitələrindən hansı davamlıdır?

- H – N . . . H –
- H – F . . . H –
- H – S . . . H –
- H – O . . . H –
- H – Cl . . . H –

682 Hansı reaksiyada A maddəsinin qatılığı 2 dəfə artırılarsa reaksiyanın sürəti 4 dəfə artar?

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

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

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

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

- Cu(NO₃)₂, AgNO₃, AuCl₃
NiCl₂, Na₂SO₄, AlCl₃
Cu(NO₃)₂, NaOH, KCl
K₂SO₄, CaCl₂, MgSO₄
MgSO₄, AgNO₃, K₂SO₄

685 Yalnız polyar molekullardan ibarət sıranı müəyyən edin.

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

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

- faizli
- normal
- molyal
- titirli
- molyar

687 Hansı elementin izotopları kimyəvi aktivliklərinə görə fərqlənirlər?

- oksigen
- hidrogen
- qalay
- mis
- xlor

688 Molekul daxili oksidləşmə-reduksiya reaksiyasını müəyyən edin.

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

689 Təzyiqin dəyişməsinin tarazlığın yerdəyişməsinə təsir etməyən prosesin sxemini göstərin.

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

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

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

691 Hansı sırada yalnız kimyəvi rəbitənin yaranmasında mərkəzi atomun sp³ hibrid orbitalları iştirak edən molekullar verilmişdir?

- $\text{H}_4, \text{CF}_4, \text{CCl}_4, \text{SiF}_4$
- $\text{Cl}_4, \text{CH}_4, \text{BF}_3, \text{AlCl}_3$
- $\text{Cl}_4, \text{CH}_4, \text{SiF}_4, \text{AlCl}_3$
- $\text{BF}_3, \text{AlCl}_3, \text{SiF}_4, \text{CH}_4$
- $\text{F}_4, \text{CCl}_4, \text{CH}_4, \text{BF}_3$

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

- $\text{Cl}_3, \text{BCl}_3, \text{BF}_3, \text{CF}_4$
- $\text{F}_3, \text{BCl}_3, \text{AlF}_3, \text{CCl}_4$
- $\text{F}_3, \text{BCl}_3, \text{CF}_4, \text{CCl}_4$
- $\text{F}_3, \text{BCl}_3, \text{AlF}_3, \text{AlCl}_3$
- $\text{F}_4, \text{BCl}_3, \text{AlCl}_3, \text{CCl}_4$

693 Turşular və əsaslar haqqında proton nəzəriyyəsinin müddəasını göstərin.

- məhlulda müsbət yüklü ion əmələ gətirən elektrolitlər turşular, mənfə yüklü ion əmələ gətirən elektrolitlər əsaslardır
- turşular elektron cütünü qəbul edən, əsaslar isə elektron cütünü verən maddələrdir
- turşular proton qəbul edən, əsaslar isə proton verən maddələrdir
- turşular proton verən, əsaslar isə proton qəbul edən maddələrdir
- turşular elektron cütünü verən, əsaslar isə elektron cütünü qəbul edən maddələrdir

694 $4\text{NO}_2 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 4\text{HNO}_3$ reaksiyanın O_2 –nə görə sürəti $0,05 \text{ mol/l san.}$ Hansı ifadə doğrudur? 1. 20 san ərzində $5,6 \text{ l NO}_2$ sərf olunur. 2. 40 san ərzində $34 \text{ q H}_2\text{O}$ sərf olunur. 3. 60 san ərzində 12 mol HNO_3 alınır

- 2,3
 yalnız 3
 yalnız 2
 yalnız 1
 1,3

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

- $\text{C} + \text{H}_2 \rightarrow \text{CO} + \text{H}_2\text{O}$
 $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}$
 $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$
 $\text{C} + \text{CO}_2 \rightarrow 2\text{CO}$
 $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CO} + 3\text{H}_2$

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

- 25
 15
 20
 10
 30

697 $0,5 \text{ litrlik qabda } 2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$ reaksiyası nəticəsində 20 san ərzində 16 q oksigen sərf olunur. Dəm qazının sərf olunma sürətini (mol/l san. ilə) müəyyən edin. $\text{Ar (O)} = 16$

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

698 Kimyəvi reaksiyanın sürəti $100 \text{ C temperaturda}$ $0,3 \text{ mol/l-san}$ 130 C-də həmin reaksiyanın sürətini hesablayın. Sürətin temperatur əmsalı 2-dir.

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

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

- 5
 3
 2
 1
 4

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

- 9
 54
 27
 12
 81

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

- 4
 3
 2,5
 2
 3,5

702 əgər neytrallaşma reaksiyasında (mol/l-san) 1 san ərzində $0,1 \text{ mol HCl}$ (qabın həcmi 1 l) sərf olunmuşsa, həmin reaksiyanın sürətini hesablayın.

- 10
 0,1

15.05.2017

7,3

3,65

0,2

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

32

16

8

6

9