

1316Y_Az_Q2017_Yekun imtahan testinin sualları

Fənn : 1316y Kimya-1

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

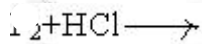
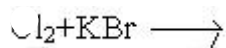
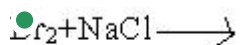
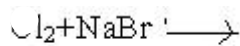
- 11,2
- 2,8
- 44,8
- 22,4
- 5,6

2 Xlorid turşusu ilə hansı maddələr reaksiyaya daxil olurlar?

I. $KMnO_4$ II. K_2SO_4 III. $Pb(NO_3)_2$ 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 formullarını göstərin. I. Na_2SO_4 II. Al III. Cu IV. NaOH

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

6 Xlorid turşusu ilə hansı sıradakı bütün metallar reaksiyaya girir?

- Zn, Cu, Fe
- Zn, Mg, Al
- Na, Mg, Cu

Fe, Pb, Ag
Cu, Hg, Ag

7 Cl ionu hansı kationlarla çöküntü ?m?l? g?tirir?

I. Fe⁺² II. Pb⁺² III. Ag⁺ IV. Al⁺³

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

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

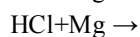
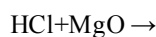
- I, III
- I, II
- II, III
- III, IV
- I, III, IV

9 Göstərilənlərdən hansı ifadə xlor üçün səhvdir?

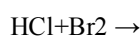
oksigenlə reaksiyaya girmir
sarı-yaşıl rəngli qaz
havadan təxminən 2,5 dəfə ağırdır
kəskin boğucu qazdır

- bərk halda atom kristal qəfəsinə malikdir

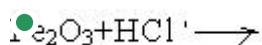
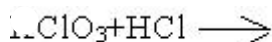
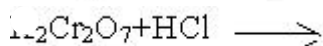
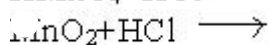
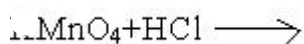
10 Hansı reaksiya üzrə xlor ayrılır?



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



11 Hansı sxem üzrə laboratoriyada xlor alınmır?



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

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

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



- NaOH
- Cu
- CO
- H_2O

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

- Mg
- O_2
- Hg
- Si
- C_2

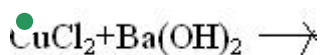
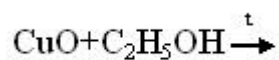
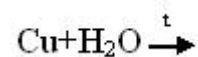
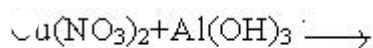
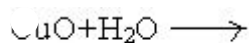
15 Hansı maddə nə xlorid turşusu, nə də xlorla reaksiyaya daxil olmur?

- O_2
- Cu
- Ca
- S
- KOH

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

- Cu
- CuO
- Fe
- H_3
- O_3

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

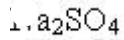
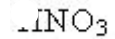
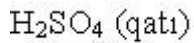


18 Hansı maddənin məhlulunu mis qabda saxlamaq olmaz?

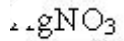
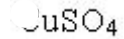
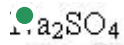
- AgNO_3
- HCl
- H_3PO_4
- BaNO_3
- H_2SO_4

19 Hansı maddənin köməyi ilə gümüşü sink qarışığından təmizləmək olar?

NaCl



20 Sink qabda hansı maddənin məhlulunu saxlamaq olar?



21 Xrom üçün hansı ifadə doğru deyil?

korroziyaya davamlı

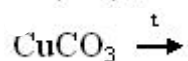
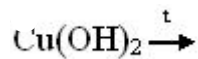
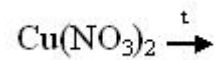
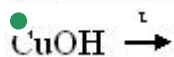
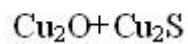
gümüşü-ağ metal

qatı nitrat turşusu ilə adi şəraitdə reaksiyaya girir

+2, +3, +6 oksidləşmə dərəcələri davamlıdır

d-elementdir

22 Hansı reaksiya üzrə mis 1-oksidi alınır?



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

Ca

Cu

Mg

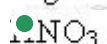
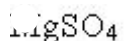
Al

Zn

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

KOH

NaOH



HCl

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

2:1

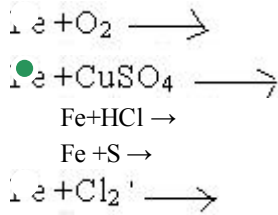
3:1

1:1

1:3

1:2

26 Hansı reaksiyada sağ və sol tərəfdəki əmsalların cəmi bərabərdir?



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

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

28 Fe^{+2} ionu m?hlulda hansı ionun köm?yi ilə t?yin olunur?

- H^+
- O_3^-
- O_4^{-2}
- F^-
- I^-

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

- F^-
- I^-
- O_3^-
- H^+
- O_3^{-2}

30 Dəmir xlorla hansı mol nisbətində reaksiyaya girir?

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

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

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

32 Qarışığı müəyyən edin:

- neft
- benzol
- fenol
- ozon
- azot

33 Hansı maddə eyni növ atomlardan təşkil olunub?

- nişasta
- polad
- qlükoza
- malaxit
- dəmir

34 Hansı metal deyil?

- aliminium
- mis
- qalay
- bor
- civə

35 Hansı qeyri metal deyil?

- azot
- fosfor
- karbon
- silisium
- xrom

36 Hansı mürəkkəb maddədir?

- qrafit
- azot
- almaz
- dəmir
- malaxit

37 Hansı metal adı şəraitdə maye haldadır?

- Hg
- Na
- Au
- Ca
- Ag

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

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

39 Hansı sıradakı bütün elementlər dəyişkən valentlidir?

- Na, Mg
- S, Ca
- Fe, P

C, Na
F, Cl

40 Hansı halda bəsit maddənin adı göstərib?

- 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, xök duzu, polad

42 Hansı sıradakı elementlər metallara aiddir?

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

43 Hansı maddə eyni növ atomlardan əmələ gəlməmişdir?

- azot
- ozon
- ammonyak
- qrafit
- almaz

44 Hansı kimyəvi formul düzgün deyil?

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

45 Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

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

46 Hansı halda kimyəvi hadisə baş verir?

- buxarlanma
- kristallaşma
- yanma

ərimə
süzmə

47 Hansı element allotropik şəkildəyişmələr əmələ gətirir?

- Ca
- H
- Na
- O
- N

48 Hansı birləşmədə oksigenin kütlə payı 50%-dir?



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 **Uğunluğu meyyen edin:**

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

II, III

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

53

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

Temperaturu 30°C -den 60°C -ye atırdıqda hansı madde aqreqat halını dəyişir?

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

54 Həqiqi məhlulların hissəciklərinin ölçüsünü göstərin.

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

55 Hansı sırada yalnız izobar elementlər verilmişdir.

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

56 Təbii radioaktivlik nədir?

- təbii nüvələrin γ –şüaların təsirindən parçalanması
- təbii nüvələrin α –şüaların təsirindən parçalanması
- təbii nüvələrin Günəş işığının təsirindən parçalanması
- təbii nüvələrin öz-özüne 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

- ns_{2np}³
- ns_{2np}⁴

59 Elektronun hərəkəti qitməti kiçik olan elementi göstərin.

- S
- F
- Cl
- N
- O

60 Açıq termodinamik sistemi ifadə edən müddəni 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 müddəni göstərin.

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

63 Entropiyanın azalması ilə müşayiət olunan kimyəvi reaksiyanı göstərin.

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

64 Oksigenin ekvivalent həcmi göstərin.

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

65 Kimyəvi atomistikanın əsasını hansı alim qoymuşdur?

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

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

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

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

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

68 Hansı birləşmədə oksigenin kütlə payı 50%-dir?

- SO_2
- SO_3
- N_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 artırırdıqda($\Delta H > 0$) tarazlıq sabitinin qiyməti necə dəyişər?

- əvvəl azalar sonra artar
- azalar
- dəyişməz
- artar
- əvvəl artar sonra azalar

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

- 4
- 5
- 6
- 10
- 8

82 Yalnız kovalent rabitəli hidridlərin yerləşdiyi sıranı göstərin.

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

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

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

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

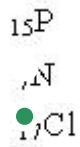
- 20
- 10
- 8
- 16
- 18

85 Alüminum atomunda neçə neytron var?

- 27
- 18
- 16
- 14
- 19

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

- Fe
- S
- Se
- Sn



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

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

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

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

89 Hansı cərgədəki ionlarda elektronların sayı eynidir?

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

90 Elektron formulu ...3d¹4s² olan ${}^{45}\text{X}$ atomunda neçə neytron vardır?

- 25
 23
 22
 21
 24

91 ... 4S²4P⁴ elektron formulu malik olan element atomunun nüvəsində neçə proton vardır?

- 28
 6
 34
 24
 18

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

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

93 Xlor atomunda maksimum həyəcanlanmış halda neçə cütlənməmiş elektron vardır?

- 6
- 5
- 3
- 1
- 7

94 Üçüncü energetik səviyyədəki orbitalların maksimum sayını müəyyən edin.

- 16
- 9
- 8
- 3
- 12

95

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

Kationu müəyyən edin.

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

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

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

ion	Elektron konfigur.
X^{2+}	... $2s^2 2p^6$
Y^{2-}	... $2s^2 2p^6$
Z^{5+}	... $2s^2 2p^6$

S ve p-elementlərini müəyyən edin.

s-elementi p-elementi

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

98 Elektronla hərisliyin tənliyini göstərin.

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

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

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

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

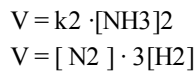
- V = k₂ · 2[NO] · [O₂]
- V = k₁ [NO₂]²
- V = k₂ · [NO] · [O₂]²
- V = k₂ · [NO]² · [O₂]
- V = k₁ · 2[NO₂]

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

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

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

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



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

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

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

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

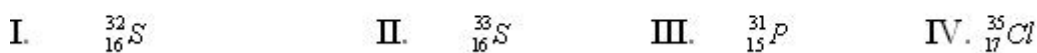
105 Entropiyanın artması ilə müşayiət olunan kimyəvi reaksiyanı göstərin.

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

106 Sistemdə entropiyanın artmasına səbəb olan prosesi göstərin.

- həcm azalması
 kristallaşma
 kondensləşmə
 ərimə
 koagulyasiya

107 **izotonları müəyyən edin.**

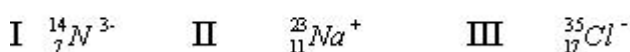


- III,IV
 II,III
 I,III
 I,II
 II,IV

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

- 18
 49
 26
 50
 32

109 **Hansı ionun tərkibində elektron və neytron sayı bərabərdir?**



II,III

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

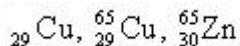
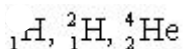
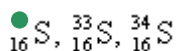
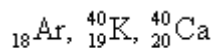
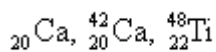
110 Hansı halda ionun zarici elektron konfiqurasiyası doğru göstərilməyib?

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

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

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

112 Yalnız izotoplar olan sıranı göstərin.



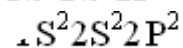
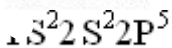
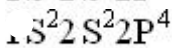
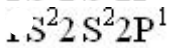
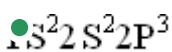
113 n-ci energetik səviyyədəki elektronların maksimum sayı hansı formul ilə müəyyən edilir?

- N=4n²
- N=2n
- N=2n²
- N=2n³
- N=4n

114 Hansı sırada yalnız S-elementlər verilmişdir?

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

115 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?



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

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

117 Yalnız -rabitəsi olan molekulların formulları yerləşən sıranı göstərin.

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

118 HCl molekulu əmələ gələrkən qapanan orbitallar hansı sırada verimişdir?

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

119 Hansı sırada yalnız qazın molyar həcmnin vahidi verilmişdir?

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

120 Hansı sırada yalnız molyar kütlənin vahidi verilmişdir?

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

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

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

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

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

123 Kimyəvi tarazlıq halında sistemin Hibbs enerjisi hansı qiyməti alar?

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

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

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

125 Aşağıda verilən halların hansında sistemin entropiyası azalar?

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

126 Aşağıda verilən halların hansında sistemin entropiyası artar?

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

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

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

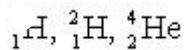
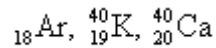
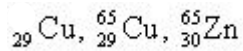
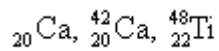
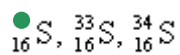
${}_{29}\text{Cu}$

● ${}_{24}\text{Cr}$

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

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

128 Yalnız izotoplar olan sıranı göstərin.



129 Üçüncü energetik səviyyədəki orbitalların maksimum sayını müəyyən edin.

16

9

8

3

12

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

2, 8, 12, 2

2, 8, 13, 1

2, 8, 8, 4, 2

2, 8, 8, 6

2, 8, 8, 2, 4

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

$N=4n^2$

$N=2n^3$

$N=2n^2$

$N=2n$

$N=4n$

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



133 Xlor atomunda maksimum həyəcanlanmış halda cütlənməmiş neçə elektron vardır?

6

5

3

1

7

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

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

... $2s^2$

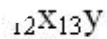
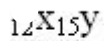
... $3s^1$

- ... 2s22p5
- ... 3s23p5

135 Hansı sırada yalnız S-elementlər verilmişdir?

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

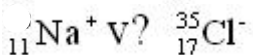
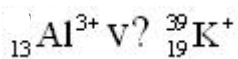
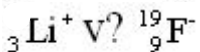
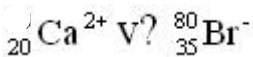
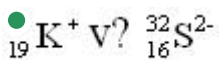
136 Hansı elementlər eyni qrupda yerləşir?



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



138 Hansı cədvəldəki ionlarda elektronların sayı eynidir?



139 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizində pH kiçikdir 7 olar?

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

140 Hidrolizi axıra qədər gedən duzu göstərin.

- Fe(NO₃)₃
- KNO₃
- NaCl
- Cr₂S₃
- AlCl₃

141 Gösterilən elektron formullarından hansı azot atomuna aid-dir?

- 1s²2s²2p¹
- 1s²2s²2p⁵
- 1s²2s²2p³
- 1s²2s²2p²
- 1s²2s²2p⁴

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

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

143 Alüminum atomunda neçə neytron var?

- 27
- 18
- 16
- 14
- 19

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

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

145 ... 4s²2p⁴ elektron formuluna malik olan element atomu-nun nüvəsində neçə proton vardır?

- 28
- 6
- 34
- 24
- 18

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

- 49
- 48
- 269
- 25
- 50

147 sO^{2-} ionunun qısa elektron formulumu müeyyen edin.

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

148 Azot ionunda $^{14}_7N^{3-}$ neç? elektron, proton v? neytron var?

- 7 e^- , 7p, 7n
- 7 e^- , 7p, 7n
- 10 e^- , 10p, 7n
- 7 e^- , 7p, 7n

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

I. elektron sayı

II. proton sayı

III. neytron sayı

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

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

- 25
- 23
- 22
- 21
- 24

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

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

152 İonlaşma enerjisinin tənliyini göstərin.

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

$$E = h\nu$$

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

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

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

- 3
- 15
- 10
- 5
- 2

155 Hansı sıradakı elementlər xassə etibarilə oxşardır?

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

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

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

157 Hansı sırada yalnız s-elementləri yerləşmişdir?

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

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

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

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

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

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

x, y, z

z, y, x

z, y, x

y, x, z

[yeni cavab]

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

90

10

1

19

9

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

II, III

I, III

yalnız I

yalnız II

yalnız III

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

... 3s23p5

... 3s23p4

... 3s23p6

... 3d34s2

... 3s23p3

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

18

8

12

15

16

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

31

21

26

27

25

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

yalnız II

yalnız I

I,III

I,II

yalnız III

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

mövqeyini müəyyən edin

Qrup

Dövr

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

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

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

169 Hansı sırada yalnız s-elementləri yerləşmişdir?

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

170 Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləşmələr əmələ gətirmirlər?

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

171 Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləşmələr əmələ gətirirlər?

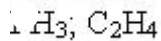
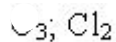
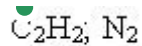
- N, Fe, Cu
- C, N, F
- O, K, P
- Ca, Cl, S
- Na, Br, S

172 Hansı sıradakı elementlər xassə etibarilə oxşardır?

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

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

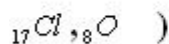
- C_2H_4 ; P_4
- CO; NH_3



174 Hansı orbitalların örtülməsi π -rabitə yarada bilər?

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

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



- ... 3s¹3p³3d²
- ... 2s²2p⁶
- ... 3s²3p³3d²
- ... 3s²3p³3d²
- ... 3s²3p⁴3d¹

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

- ... 2s²3p¹, ... 3s²3p⁵
- ... 3s²3p¹, ... 2s²2p⁵
- ... 3s², ... 2s²2p⁴
- ... 3s²3p¹, ... 3s²3p⁵
- ... 3s²3p¹, ... 2s²2p⁴

177 ... 2s²2p⁵ elektron formulu malik elementin ən kiçik(x) və ən böyük (y) oksidləşmə dərəcəsini müəyyən edin. x y

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

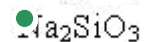
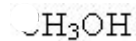
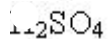
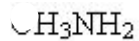
178 Hansı sıra birləşmələrində donor-akseptor mexanizmi üzrə əmələ gələn kimyəvi rabitə var?

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

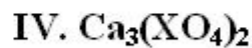
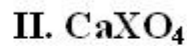
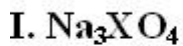
179 Etilen molekulunda neçə σ (siqma) və π (pi) rabitə var?

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

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



181 Hansı birləşmələrdə x elementinin oksidləşmə dərəcəsi eynidir?



III, IV

I, IV

II, III

I, II

I, III

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

4:1

4:2

5:2

3:1

5:1

183 Qeyri-polyar kovalent rabitələr birləşmələr sırasını göstərin.

NaCl , LiCl , KCl

MgO , ZnO , FeO

SO_2 , CO_3 , SO_3

HCl , HF , HBr

H_2 , F_2 , O_2

184 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

185 Qeyri-polyar kovalent rabitələr birləşmələr sırasını göstərin.

MgO , ZnO , FeO

NaCl , LiCl , KCl

SO_2 , CO_3 , SO_3

HCl , HF , HBr

H_2 , F_2 , O_2

186 Hansı sıradakı maddələrin tərkibində yalnız polyar kovalent rabitə var?

NH_3 , N_2 , NO_2

F_2 , O_2 , N_2

- $\text{NH}_3, \text{H}_2\text{O}, \text{CH}_4$
 $\text{HCl}, \text{NaCl}, \text{Cl}_2$
 $\text{H}_2\text{S}, \text{H}_2\text{SO}_4, \text{C}_2\text{H}_6$

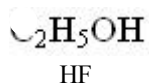
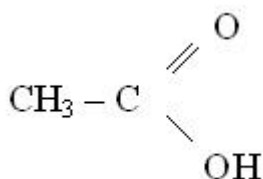
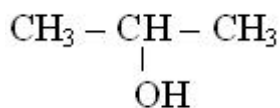
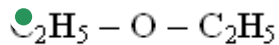
187 Hansı sıra birləşmələrində donor-akseptor mexanizmi üzrə əmələ gələn kimyəvi rəbitə var?

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

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

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

189 Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rəbitəsi yoxdur?



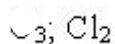
190 Hansı maddədə həm ion, həm də kovalent rəbitə vardır?

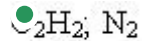
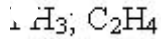
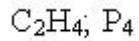
- $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
 $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
 Na_2SO_4
 CaCl_2
 CH_4

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

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

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





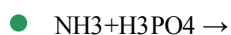
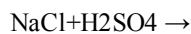
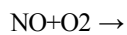
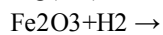
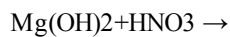
193 Hansı element cütünün maksimum valentliyi dövri sistem cədvəlində qrup nömrəsinə bərabər deyil?



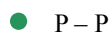
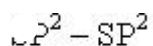
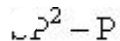
194 Hansı birləşmədə oksigen ən yüksək oksidləşmə dərəcəsi göstərir?



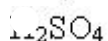
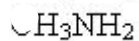
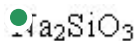
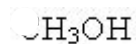
195 Hansı reaksiyadan alınan birləşmədə donor-akseptor mexanizmi ilə polyar kovalent rabitə yaranır?



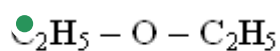
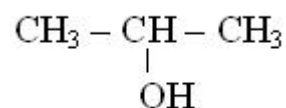
196 Hansı orbitalların örtülməsi π -rabitə yarada bilər?

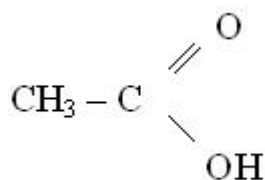
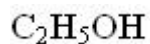


197 Hansı birləşmədə həm ion, həm də polyar-kovalent rabitə var?



198 Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur?





199 Polyar-kovalent rabitəli birləşmələr sırasını göstərin.

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

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

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

201 N₂ molekulunda rabitələrin yaranmasında neçə elektron iştirak edir?

- 5
- 2
- 4
- 6
- 3

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

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

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

- MgCl₂
- CaCl₂
- OF₂
- SCl₂
- SO₂

204 N₂ molekulunda rabitələrin yaranmasında neçə elektron iştirak edir?

- 3
- 2
- 4
- 6
- 5

205 Verilmiş birləşmələr sırasında kimyəvi rabitənin xarakteri necə dəyişir? Br_2 – HBr – KBr

- polyar kovalent – qeyri-polyar kovalent – ion
- ion – qeyri-polyar kovalent – polyar kovalent
- qeyri-polyar kovalent – ion – polyar kovalent
- ion – polyar kovalent – qeyri-polyar kovalent
- qeyri-polyar kovalent – polyar kovalent – ion

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

- C_3H_4
- H_2O_2
- CH_2Cl_2
- H_2SO_4
- CO_2

207 Maddələri kükürdün oksidləşmə dərəcəsinin artma ardıcılığı ilə düzün. 1. H_2SO_4 2. Na_2S 3. CaSO_4

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

208 Hansı maddə ion tipli kristal qəfəs əmələ gətirmir?

- CaCO_3
- HClO_3
- NaHSO_4
- XCl
- NaOH

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

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

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

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

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

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

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

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

213 Hansı qrupdakı maddələr moleklyar tipli kristal qəfəs yarada bilər?

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

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

- qeyri-polyar kovalent – ion – polyar kovalent
- ion – qeyri-polyar kovalent – polyar kovalent
- qeyri-polyar kovalent – polyar kovalent – ion
- polyar kovalent – qeyri-polyar kovalent – ion
- ion – polyar kovalent – qeyri-polyar kovalent

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

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

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

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

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

- 30
- 60
- 10
- 50
- 40

218 Hansı molekullarda x elementlərinin oksidləşmə dərəcəsi eynidir? I. HXO₂ II. XS₂O₄ III. XPO₄ IV. Ca₃X₂

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

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

yalnız I

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

220 Hansı qrupdakı maddələr moleklyar tipli kristal qəfəs yarada bilər?

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

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

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

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

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

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

- SO₂
- MgCl₂
- OF₂
- SCl₂
- CaCl₂

224 Azot üçün hansı ifadə doğru deyil?

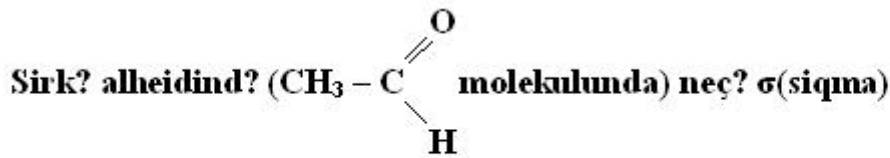


- II, III
- yalnız II
- yalnız III
- I, III
- yalnız I

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

- XO
- X₂O
- X₂O₃
- X₂O₅
- XO₂

226



və neçə π (pi) rabitə var?

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

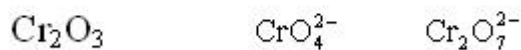
227

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

Hansı element sabit valentlidir?

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

228 Cr_2O_3 molekulunda, CrO_4^{2-} və $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ ionlarında xromun oksidləşmə dərəcəsini müəyyən edin.



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

229 Orbital radiusuna aid olan müddəni göstərin.

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

230 Maddənin plazma halına aid olan müddəni göstərin.

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

231 Süni radioaktivliyə aid olan 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

232 Süni nüvə reaksiyasını ilk dəfə hansı alim kəşf etmişdir?

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

233 Orbitalların nüvə ilə rəbitəsinin zəifləməsinin ardıcılığı hansı sxemdə düzgün verilmişdir?

- s → p → f → d
- d → f → s → p
- p → d → f → s
- s → p → d → f
-) f → s → p → d

234 entalpiyanın termodinamik ifadəsini göstərin.

- H = G + TS
- H = U + TS
- H = U - PV
- H = U + PV
- H = U - TS

235 Göstərilən sıraların hansında rəbitənin uzunluğu qanunauyğun artır?

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

236 Valent rəbiələri nəzəriyyəsinə aid olan müddəanı göstərin.

- atomlar arasında kimyəvi rəbitə yaranarkən valent elektronları delokallaşır
- atomlar arasında kimyəvi rəbitənin yaranmasında bir elektron iştirak edir
- atomlar arasında kimyəvi rəbitə çoxmərkəzlidir
- atomlar arasında kimyəvi rəbitə elektron cütləri vasitəsilə yaranır
- kimyəvi rəbitə elektrostatik xarakterlidir

237 Orbitalların elektronlarla dolmasının ardıcılığı hansı sırada düzgün verilmişdir?

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

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

fermentli kataliz

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

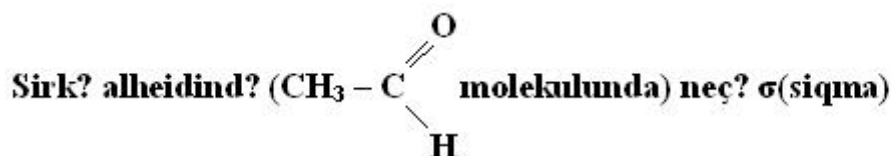
239 V_2O_5 iştirakı ilə aparılan $2SO_2(q) + O_2(q) \rightarrow 2SO_3(q)$ reaksiyanın aid olduğu kataliz prosesini göstərin.

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

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

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

241



və neçə π (pi) rabitə var?

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

242 Hansı sırada yalnız ion rabitəli birləşmələr verilmişdir?

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

243 Atomun nüvəsinə aid olan xassələri göstərin.

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

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

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

245 Hansı sırada yalnız polyar kovalent rabitəli birləşmələr verilmişdir?

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

246 Hansı sırada yalnız ion rabitəli birləşmələr verilmişdir?

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

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

- 4s > 4f > 4p > 4d
- 4d > 4f > 4p > 4s
- 4p > 4s > 4d > 4f
- 4s > 4p > 4d > 4f
- 4f > 4d > 4s > 4p

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

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

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

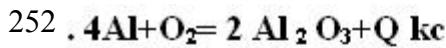
- 2
- 2,5
- 3,5
- 4
- 3

250 2H₂S + O₂ ---- 2H₂O + 2S Reaksiyasında H₂ S qabılığım 3 dəfə azaldıb O₂- in qatılığını isə 3 dəfə artırıqda sürət neçə dəfə dəyişər?

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

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

- 5
- 3
- 2
- 1
- 4



Termo kimyevi tenliyi üçün hansı ifade doğrudur?

I. Al-nin yanma istiliyi $\frac{Q}{4}$ kC/mol-dur.

II. Al_2O_3 -ün emelgelme $\frac{Q}{4}$ kC/mol-dur.

III. Bu reaksiya üçün $\Delta H > 0$ -dur.

yalnız II

II, III

● I, II

I, III

I, II, III

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

5200

1950

● 1300

650

2600

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

II, III

I, II, IV

III, IV

I, II, III

● I, III

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

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

256 $\text{H}_2(\text{q}) + \text{S}(\text{b}) \rightleftharpoons \text{H}_2\text{S}(\text{q}) + Q$ reaksiyasında tarazlığın sağ tərəfə yönəlməsi üçün hansı faktorlar təsir edir? I. temperaturun artması II. temperaturun azalması III. təzyiqin artması IV. H_2 -nin qatılığının artması

II, III

I, IV

yalnız IV

yalnız II

● II, IV

257 Kimyəvi tarazlığa hansı faktor təsir etmir?

temperatur

● katalizator

reaksiya məhlullarının qatılığı

başlanğıc maddələrin qatılığı

təzyiq

258 Kimyəvi reaksiyanın sürətinin ölçü vahidini göstərin.

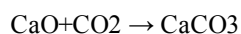
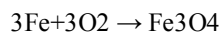
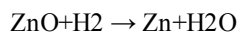
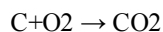
mol·l/san

mol/l

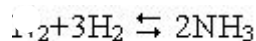
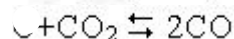
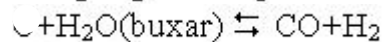
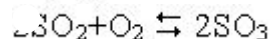
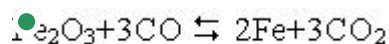
mol/san

● mol/l·san

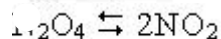
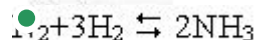
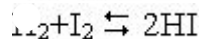
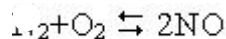
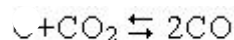
259 Homogen reaksiyanı göstərin.

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

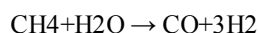
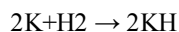
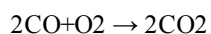
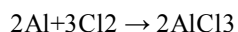
260 Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?



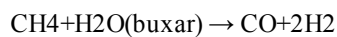
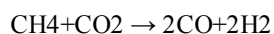
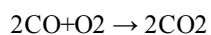
261 Hansı halda təzyiqin azalması tarazlığı başlanğıc maddələr istiqamətinə yönəldir?



262 Hansı reaksiyanın sürətinə tarazlığın dəyişməsi təsir etmir?

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

263 Heterogen sistemi göstərin.

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

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

8

12

18

16

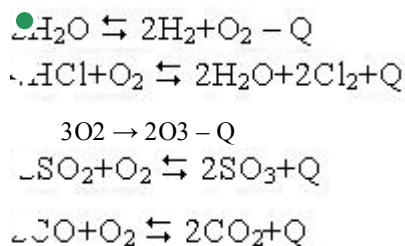
- 10

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

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

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

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



267 Hansı maddələr adsorbatlar adlanır?

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

268 Adsorbsiya nədir?

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

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

- 30
- 40
- 25
- 30
- 50

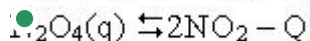
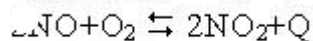
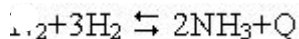
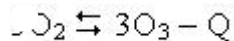
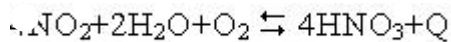
270 5 mol suda 0,1 mol KHCO_3 duzu həll edilir. Məhlulda duzun kütlə payını (%-lə) hesablayın.

- 10
- 5
- 12
- 20

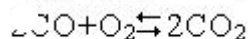
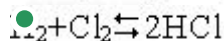
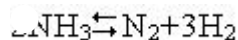
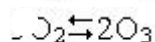
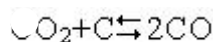
271 Doymuş məhlulun kütləsi 200 q-dır. 20C-də məhlulda həll olan maddənin kütlə payı 20 %-dir. Verilmiş temperaturda həll olmuş maddənin həll olma əmsalını (q/l-lə) müəyyən edin.

- 500
- 150
- 100
- 200
- 250

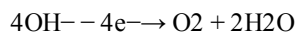
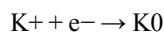
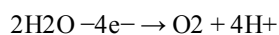
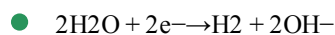
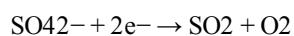
272 Hansı halda təzyiqin artması və temperaturun azalması tarazlığı başlanğıc maddələr alınan tərəfə yönəldir?



273 Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?



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



275 $L=2$ olan yarımsəviyyədə maksimum neçə elektron olar?

- 20
- 10
- 8
- 6
- 18

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

katalizatorun iştirakı

təzyiqin artması

temperaturun artması

temperaturun azalması

CH_4 -ün qatılığının azalması

277 Atomun valent təbəqəsinin normal halına uyğun gələn elektron formulunu göstərin

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

278 Ağac kömürünün adsorbsiyası hansı həlledicidə yüksək olar?

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

279 Adsorbsiya prosesi nədir?

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

280 Hansı maddələr adsorbentlər adlanır?

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

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

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

282 Aşağıda verilən müddələrdən hansı atomun quruluşu ilə elementlərin dövri sistemi arasında əlqəni ifadə edir.

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

283 Kimyəvi elementlərin dövri sistemi nədir?

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

284 Dövri 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 dövri təkrarı

285 Dövrü qanunun inkişafında kimyəvi dövr nəyə əsaslanırdı?

elementlərin məlum olan birləşmələrinin sayına

elementlərin və onların birləşmələrinin fiziki xassələrinə

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

286 Dövrü qanunun inkişafında ikinci dövr necə adlanır?

kimyəvi dövr

- fiziki dövr
- yatrokimya dövrü
müasir dövr
əlkimya dövrü

287 Dövrü qanunun inkişafında birinci dövr necə adlanır?

fiziki dövr

müasir dövr

yatrokimya dövrü

əlkimya dövrü

- kimyəvi dövr

288 Mözli qanununa görə kimyəvi elementlərin təbii təsnifatı atomların hansı xassəsinə əsaslanır?

elektromənfiliyi

istilik keçiriciliyi

- atom nüvələrinin yükü
- oksidləşmə dərəcəsi
ərimə temperaturu

289 Kimyəvi elementlərin təbii təsnifatı nəyə əsaslanır?

Pauli peinsipinə

- dövrü qanuna
- atomun quruluşuna
valentliyə
atomun Rezerford modelinə

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

təzyiqin artması

- temperaturun azalması
- hidrogenin qatılığının azalması
katalizatorun iştirakı
təzyiqin azalması

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

SiO_2 və Na_2CO_3

- Na_2SiO_3 və H_2SO_4
- SiO_2 və H_2O
 SiO_2 və H_2SO_4
 SiO_2 və K_2CO_3

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

CO_2 -nin qatılığının azalması

- temperaturun artırılması
təzyiqin artırılması
temperaturun azalması
katalizatorun iştirakı

293 $Ba^{2+} + SO_4^{2-} = BaSO_4 \downarrow$ 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
- $Ba(NO_3)_2$ və Na_2SO_4
 BaO və H_2SO_4

294 Kationa görə hidrolizə uğrayan duzların sırasını göstərin.

- KNO_2 , Na_2CO_3 , $AlCl_3$, $Cu(NO_3)_2$
 $Cu(NO_3)_2$, $Fe(NO_3)_2$, Na_2CO_3 , K_3PO_4
 KCN , KNO_2 , Na_2CO_3 , K_3PO_4
 NH_4Cl , $AlCl_3$, KCN , KNO_2 ,
- NH_4Cl , $AlCl_3$, $Cu(NO_3)_2$, $Fe(NO_3)_2$

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

- Ekvivalentlər qanunu
Həcmi nisbətlər qanunu
- Məzli qanunu
Avoqadro qanunu
Həndəsi nisbətlər qanunu

296 Maqnit kvant ədədi üçün göstərilən müddələrdən hansı doğrudur.

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

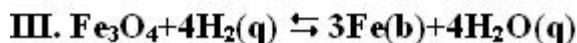
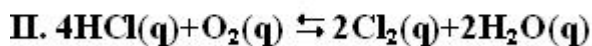
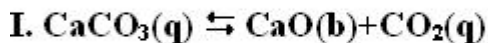
297 Hidrogen atomunda elektronun enerjisini xarakterizə edən müddəni göstərin.

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

298 Natrium-hidroksidin ərintisinin elektrolizində hansı məhsullar alınır?

- O_2 , Na_2O , H_2O
 H_2 , Na_2O , NaH
 O_2 , H_2O , H_2
 Na , NaH , H_2
- Na , O_2 , H_2O

299 Hansı reaksiyada tzyiqin artırılması tarazlığı başlanğıc maddələri tərffə yönəlmişdir?



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

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

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

301 Nüvənin daxilində orta sıxlıq nədən asılıdır?

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

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

- $3s^2 3p^6$
- $2s^2 2p^3$
- $2s^2$
- $2s^2 2p^1$
- $2s^2 2p^6$

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

- maqnezium
- bor
- arqon
- azot
- silisium

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

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

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

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

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

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

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

- 180
- 120
- 90
- 60
- 140

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

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

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

- 16
- 60
- 120
- 180
- 20

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

- 90
- 40
- 15
- 60
- 30

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

- 15
- 10
- 5
- 20
- 120

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

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

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

- 18
- 81
- 3
- 9
- 8

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

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

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

- 313
- 210
- 162
- 81
- 243

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

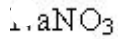
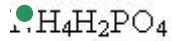
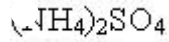
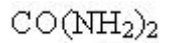
- I. katalizatoru dəyişməklə II. təzyiqlə azaltmaqla
 III. temperaturu artırmaqla IV. təzyiqlə artırmaqla

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

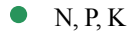
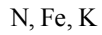
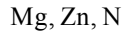
317 Temperaturu 245C-dən 265C-ə qədər artırdıqda reaksiyanın sürəti neçə dəfə artar?

- 18
- 3
- 27
- 9
- 81

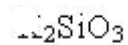
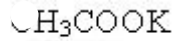
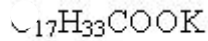
318 Hansı mineral gübrə tərkibində əsas 2 qida elementi saxlayır?



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



320 Kaliumun hansı birləşməsi gübrə kimi işlədilir?



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

 0,5

 2

 3

 1,5

 1

322 Hansı metalın duru sulfat turşusu ilə reaksiyasından H_2 alınır, lakin bu metal $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ məhlulundan mısı sıxışdırıb çıxara bilmir?



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

 224

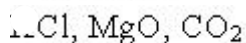
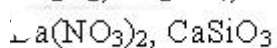
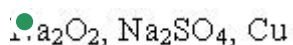
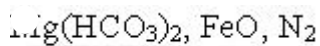
 112

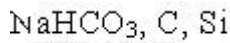
 672

 448

 336

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





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

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

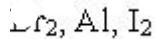
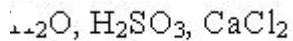
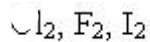
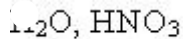
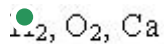
326 Kristallik kükürd üçün nə xarakterik deyil?

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

327 Kristallik kükürd üçün nə xarakterikdir?

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

328 Hansı sıradakı bütün maddələr kükürd ilə reaksiyaya daxil olurlar?



329 SO_4^{2-} ionu hansı kationlar ilə çöküntü qəbul edir?



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

330 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

331 Oksigen və kükürd üçün ümumi olan nədir?

aqreqat halı (n.ş.)

- təbiətdə sərbəst halda tapılmaları
- xlora reaksiyaya girmələri
- qızıl ilə qarşılıqlı təsirdə olması
- suda yaxşı həll olmaları

332 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

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

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

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

- 500
- 250
- 50
- 100
- 200

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

- 18
- 10
- 35
- 30
- 25

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

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

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

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

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

Ca(OH)₂

NaCl

● CaCO₃

Na₂SO₄

KNO₃

339 Həllolma əmsalının ölçü vahidini göstərin.

q/mol

mol/l

kq/mol

l/kq

● q/l

340 Temperaturun artması ilə qazların həll olması necə dəyişir?

artır

● azalır

artır, sonra isə azalır

dəyişmir

azalır, sonra ilə artır

341 Normal məhlulun ölçü vahidini göstərin.

q/mol

mol/l

q/l

● q·ekv/l

mol/kq

342 Həllolma haqqında hansı ifadə doğrudur?

təzyiqin artması ilə qazların həllolması azalır

temperaturun artması ilə qazların həllolması yüksəlir

həllolma yalnız fiziki prosesdir

həllolma yalnız kimyəvi prosesdir

● həllolma həm fiziki, həm də kimyəvi prosesdir

343 Hansı üç metal natrium hidroksid məhlulu ilə reaksiyaya girmir?

Zn, Cu, Hg

Zn, Be, Mg

Al, Zn, Be

Mg, Ca, Al

● Hg, Cu, Au

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

18

9

● 10

11

14

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

35

10

18

 25

30

346 Təzyiqin artması ilə hansı birləşmənin həll olması artır?

H₂SO₄

KCl

Na₂ONaNO₃ CO₂

347 Hansı birləşmə suda həll olmur?

 CaCO₃

NaCl

Ca(OH)₂KNO₃Na₂SO₄

348 Hansı sıradakı maddələrin temperaturun artması ilə həll olması azalır?

CO₂, Na₂SO₄, KClNaCl, K₂CO₃, NH₃KNO₃, O₂, CaCl₂ NH₃, CO₂, O₂NH₄Cl, K₂SO₄, NaCO₃

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

 C₁₂H₂₂O₁₁, NH₄Cl

CO, NaCl

 CaCO₃, C₁₂H₂₂O₁₁ NH₃, HCl Na₂CO₃, NaNO₃

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

yalnız elektronlar

 kationlar və anionlar

kationlar və elektronlar

anionlar və elektronlar

yalnız kationlar

351 . 200 ml 0,5 mol/l H₂SO₄ məhluluna 300 ml su əlavə edilir. Alınan məhlulun molyar qatılığını hesablayın. (Sürət 27.11.2013 11:59:35)

0,1

 0,2

0,25

0,3

0,4

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

40

10

- 20
- 25
- 5

353 20 q kalsium xloridi 180 ml suda həll etdilər. Alınmış məhlulda kalsium xloridin kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 11:59:44)

- 18
- 14
- 9
- 10
- 11

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

- 80
- 40
- 260
- 200
- 160

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

- 100
- 20
- 40
- 50
- 80

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

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

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

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

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

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

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

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

- 0,5

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

- H₂SO₄
- KCl
- NaNO₃
- Na₂O
- CO₂

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

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

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

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

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

- 1500
- 400
- 600
- 800
- 1250

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

- 64
- 40
- 25
- 10
- 50

365 600 q 40%-li Na₂SO₄ məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıldıqda Na₂SO₄-ün kütlə payını müəyyən edin. (Sürət 27.11.2013 12:02:59)

- 10
- 30
- 40
- 20
- 25

366 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

367 800 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

368 600 q 40%-li Na₂-SO₄ məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıldıqda Na₂-SO₄-ün kütlə payını müəyyən edin. (Sürət 27.11.2013 12:02:11)

- 10
- 30
- 40
- 20
- 25

369 500 ml məhlulda 1 mol NaOH həll edilmişdir. Həll olan maddənin molyar qatılığını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:02:08)

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

370 500 ml 4 M məhluldan qatılığı 2,5 M olan məhlul hazırlamaq üçün neçə ml su lazımdır? (Sürət 27.11.2013 12:02:05)

- 400
- 800
- 500
- 300
- 250

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

- 400
- 200
- 100
- 50
- 250

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

- 25
- 15
- 10
- 30
- 20

373 5 q şəkəri 15 q suda həll etdikdə alınan məhlulda şəkərin kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:53)

- 30
- 15
- 20
- 10
- 25

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

375 40 q xörək duzunu 160 q suda həll etdilər. Məhlulda xörək duzunun kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:47)

- 25
- 15
- 10
- 5
- 20

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

- 500
- 300
- 200
- 100
- 400

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

- 250
- 150
- 100
- 50
- 200

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

- 50
- 25
- 20
- 10
- 40

379 20C temperaturda 200 q doymuş məhlulda 120 q kalsium nitrat vardır. Duzun həllolma əmsalını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:33)

- 150
- 375
- 600
- 1500
- 60

380 132 q suda 2 mol H₂S qazı həll edilir. əmələ gələn məhlulda sulfid turşusunun kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:29)

- 68
- 34
- 22
- 17
- 51

381 100 ml sulfat turşusu 220 q suda həll edilir. Alınan məhlulda turşunun kütlə payını tapın (p H₂-SO₄=1,8). (Sürət 27.11.2013 12:01:26)

- 60
- 45
- 40
- 35
- 50

382 100 q 10%-li və 400 q 20%-li məhlul ilə quraşdırılır. Həll olan maddənin kütlə payını %-lə tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:23)

- 30
- 22
- 18
- 14
- 26

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

- 18
- 25
- 20
- 15
- 30

384 (Sürət 27.11.2013 12:01:16)

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

Mr(CuSO₄)=160, Mr(CuSO₄·5H₂O)=250

- 28
- 50
- 30
- 20
- 32

385 (Sürət 27.11.2013 12:01:13)

125 q CuSO₄·5H₂O-nu 275 q suda həll etdikdə neçə faizli məhlul alınar? (Mr CuSO₄·5H₂O=250 Mr CuSO₄=160).

- 25
- 10
- 50
- 40

- 20

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

- 10
- 2
- 3
- 6
- 5

387 Aktivləşmə enerjisi nədir?

- qatılığın təsirindən maddənin aktivliyinin artması
- temperaturun təsirindən maddənin aktivliyinin artması
- katalizatorun təsirindən maddənin aktivliyinin artması

- bir mol maddənin aktivləşməsi üçün sərf olunan enerji
- təzyiqin təsirindən maddənin aktivliyinin artması

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

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

- xarici şərait dəyişmədikdə
- yalnız təzyiq dəyişdikdə

389 Tritium hansı elementin izotopudur?

- heliumun
- arqonun
- fosforun

- hidrogenin
- tellurun

390 Deyterium hansı elementin izotopudur?

- azotun
- heliumun,
- oksigenin

- hidrogenin
- qalayın

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

- Fe₂O₃
- Na₂O
- CaO

- H₂O₂
- Cu₂O

392 Xətti quruluşa malik olan molekulu göstərin?

- CH₄
- BH₃
- H₂O

- CO₂
- NH₄⁺

393 Natrium-sulfatın suda məhlulunun elektrolizindən hansı məhsullar alınır?

SO₂, O₂, H₂, NaNaOH, Na, H₂, O₂Na, SO₂, O₂, H₂

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

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

mis (II) oksid

mis

oksigen

- xlor
- hidrogen

395 Aşağıda göstərilən maddələrdən hansı suda məhlullarında hidrolizə uğrayar?

BaCl₂

NaCl

Na₂SO₄

- CH₃COONa
- NaNO₃

396 Aşağıda göstərilən maddələrdən hansında molekullarası hidrogen rabitəsi daha davamlıdır?

H₂SNH₃

HCl

- HF
- HBr

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

valent təbəqəsində elektron cütlərinin sayı

valent təbəqəsində olan elektronların sayı

sərbəst orbitalların sayı

- qoşalaşmamış valent elektronlarının sayı
- qrupun nömrəsi

398 Azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyi bərabər olan birləşməni göstərin

N₂H₄HNO₃N₂NH₂OH

- HNO₂

399 HNO₃ molekulunda azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyini göstərin.

+5 və 3

+1 və 3

+3 və 3

- +5 və 4
- +4 və 3

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

trioksalatoferrat(III)kalium

dəmir(III) trioksalatokalium

kalium trioksalatxrom(III)

- kalium trioksalatxromat(III)
- trioksalatokalium dəmir(III)

401 $K_3[CoF_6]$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

heksaflüorokalium kobaltat(III)

kobalt(III)heksaflüoro kalium

kalium heksaflüorokobalt(III)

- kalium heksaflüorokobaltat(III)
- kobaltat(III)heksaflüoro kalium

402 $[Pt(NH_3)_4]Cl_2$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

xlorid tetraaminplatinat(II)

platin(II) tetraammin xlorid

tetraamminplatinat(II) xlorid

- tetraamminplatin(II) xlorid
- platinat(II) tetraammin xlorid

403 $[Co(NH_3)_4Cl_2]Cl$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

kobaltat(III) dixlorotetrammin xlorid

tetraamminkobalt(III) dixloroxlorid

dixlorotetramminakobaltat(III) xlorid

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

404 $[Ag(NH_3)_2]Cl$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

argentat(I)diammin xlorid

diamminargentat(I) xlorid

xlorodiammin gümüş(I)

- diammingümüş(I) xlorid
- xlorodiamminargentat(I)

405 $[Mn(H_2O)_6]SO_4$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

heksaakvasulfato manqan(II)

sulfatoheksaakva manqan(II)

manqan(II) heksaakvasulfat

- heksaakvamanqan(II) sulfat
- heksaakvamanqanat(II) sulfat

406 $[Cu(NH_3)_4](NO_3)_2$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

dinitrattetraamminkuprat(II)

mis(II) tetraammin nitrat

tetraamminkuprat(II) nitrat

- tetraamminmis(II) nitrat
- kuprat(II) tetraammin nitrat

407 $Na_3[Cr(CN)_6]$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

heksasianonatriumxromat(III)

natrium heksasiano xrom(III)

[natrium xrom(III)heksasiano

- natrium heksasiano xromat(III)
- xrom(III)heksasiano natrium

408 6 ml sirke turşusu üzerine 194 ml su elave edilmişdir. Alınan məhlulda sirke turşusunun molyar qatılığı (mol/l-ile) və kütlə payı %-ile hesablayın, $p(\text{CuC OH}) = .1\text{q/ml}$

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

kütlə payı %

0,6, 12

0,6, 6

0,5, 3

0,5, 6

0,3, 3

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

250

80

150

100

200

410 660 q suya 224 l H₂S əlavə etdikdə neçə faizli turşu məhlulu alınar? ($\text{MnH}_2\text{S}=3\text{H}$)

25

20

17

30

34

411 2,24 l NH₃ (n.ş-də) suda həll edilərək 500 ml məhlul hazırlanır. Alınan məhlulun molyar qatılığını hesablayın.

0,4

0,2

0,1

0,25

0,5

412 600 q 40%-li Na₂-SO₄ məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıldıqda Na₂-SO₄-ün kütlə payını müəyyən edin.

10

20

40

30

25

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

32

14

28

7

34

414 **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?**

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

- 30
- 50
- 32
- 28
- 20

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

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

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

- 500
- 100
- 200
- 300
- 400

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

- 64
- 50
- 10
- 25
- 40

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

- 250
- 50
- 100
- 150
- 200

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

- 20
- 15
- 18
- 30
- 25

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

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

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

- 200
- 500
- 450
- 162
- 410

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

- 150
- 1500
- 600
- 375
- 60

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

- 300
- 50
- 100
- 150
- 250

424 50 q 30%-li natrium xlorid məhlulunu 150 q 10%-li natrium xlorid məhlulu ilə qarışdırdıqda alınan məhlulda duzun kütlə payını tapın.

- 15
- 10
- 30
- 25
- 20

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

- 15
- 5
- 25
- 20
- 10

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

- 26
- 18
- 14
- 22
- 30

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

- 20
- 10
- 25
- 30
- 15

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

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

429 90 q xörək duzu məhluluna neçə qram su əlavə etmək lazımdır ki, 18%-li məhsulu alınsın? (Sürət 27.11.2013 12:02:54)

- 200
- 500
- 450
- 162
- 410

430 $\text{KOH}:\text{H}_2\text{O}=0,5:4$ mol nisbətində olan məhlulda qələvinin kütlə payını tapın. $M_r(\text{KOH})=56$ (Sürət 27.11.2013 12:02:48)

- 14
- 32
- 34
- 7
- 28

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

- 50
- 300
- 250
- 150
- 100

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

- 250
- 100
- 200
- 300
- 400

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

- 22,4
- 1,12
- 2,24
- 5,6
- 11,2

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

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

I,II

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

89,6

11,2

22,4

33,6

● 44,8

436 Natrium –hidrokarbonat məhlulunu qızdırdıqda mühit necə dəyişər?

mühitin qələviliyi dəyişməz

● mühitin qələviliyi artar

neytral mühit yaranar

mühitin turşuluğu artar

mühitin qələviliyi azalar

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

HCl

H₂SO₄SO₂Na₂SO₄

● NaOH

438 Molekulların davamlılığının ardıcıl azalmasına dair verilən sxemlərdən hansı doğrudur?

O₂ → N₂ → F₂N₂ → F₂ → O₂● N₂ → O₂ → F₂F₂ → N₂ → O₂O₂ → F₂ → N₂

439 K₂S-in suda məhlulu üçün düzgün ifadə: I. elektrik keçirir II. qələvi mühit yaradır III. turş mühit yaradır

II, III

● I, II

yalnız III

yalnız I

I, III

440 Hansı reaksiya sulu məhlulda axıra qədər getmir?

NaCl + AgNO₃ →KOH + FeCl₃ →CuSO₄ + Na₂S →

CuO + HCl →

● CuSO₄ + NaNO₃ →

441 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

Na⁺ və CH₃COO⁻● Ag⁺ və I⁻Ba²⁺ və CO₃²⁻Ca²⁺ və CO₃²⁻Ag⁺ və Cl⁻

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

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

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

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

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

- 2,04 · 10²³
- 4,08 · 10²³
- 0,02 · 10²³
- 0,01 · 10²³
- 4,08 · 10²⁴

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

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

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

- Ca²⁺, Ag⁺, H⁺
- Ca²⁺, Ag⁺, Na⁺
- Na⁺, Ag⁺, Ca²⁺
- Ca²⁺, Na⁺, H⁺
- Na⁺, Na⁺, Ca²⁺

447 Hansı maddəni suda həll etdikdə məhlulda qələvi mühit yaranır?

- CO₂
- NH₃
- NO₂
- H₂S
- SO₂

448 Yalnız zəif elektrolitlərdən ibarət sıranı göstərin.

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

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

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

450 Hansı ifadə doğru deyil?

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

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

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

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

- HCl
- NaOH
H₂SO₄
H₂O
HNO₃

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

- 10
1
4
2
8

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

- 1200
- 1800
1500
1600
1000

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

yalnız Cl-
yalnız Ba²⁺
● Cu^{+2} ve SO_4^{2-}

yalnız SO_4^{2-}

yalnız K⁺

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

III,IV

I,II

yalnız III

II,IV

● II,III

457 Hansı sıradakı duzlar hidrolizə uğrayır?

CaCO₃, MgCO₃

BaCO₃, Ca₃(PO₄)₂

AgI, AgSO₄

AgCl, AgBr

● Na₂CO₃, CuCl₂

458 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

459 Hansı duzun hidrolizindən əsasi duz alınır?

K₂SO₄

(NH₄)₂SO₄

Na₃PO₄

Na₂CO₃

● CuCl₂

460 Hansı duzu suda həll etdikdə turş mühit yaranır?

K₂SO₄

NaCl

KNO₃

● NH₄Cl

Na₂CO₃

461 Hansı duz suda pis həll olur?

ZnSO₄

● CuSO₄

FeSO₄

MgSO₄

CaSO₄

462 Hansı maddəni suda həll etdikdə qələvi mühit yaranar?

BaSO₄

LiCl

- K₂CO₃
- CuSO₄
- HClO₄

463 Hidroliz etməyən maddəni göstərin.

(NH₄)₂SO₄K₂CO₃

- KBr
- CuSO₄
- FeCl₃

464 Hansı duz hidroliz etmir?

I. K₂CO₃

II. AgCl

III. KCl

IV. AgNO₃

III, IV

I, II

yalnız III

II, IV

- II, III

465 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

KClO₃Cu(NO₃)₂

- NaHCO₃
- KMnO₄
- NH₄NO₃

466 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

Cu⁺

C

Cl₂

- S⁻²
- Fe⁺²

467 $Cl^{+7} \rightarrow Cl^{-1}$ sxeminid? ne?? elektron q?bul edilmidir?

- 8
- 6
- 5
- 7
- 4

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

- 2
- 6
- 4
- 1
- 3

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

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

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

- HCl
- H_2O
- Na_2SO_4
- NaOH
- HNO_3

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

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

472 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

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

473 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

474 Hansı duzun hidrolizi zamanı əsasi duz alınır?

- NH_4NO_3
- Na_2SO_4
- NaCl
- MgSO_4
- ZnCl_2

475 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

476 $\text{Cu}^{+2} + 2\text{OH}^- \longrightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2$ reaksiyasını aparmaq üçün hansı maddələr

götürülməlidir?

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

477 Hansı duzların hidrolizində eyni mühit alınır?

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

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

478 Hansı qrupda olan duzlar hidrolizə uğramır?

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

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

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

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

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

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

- 5

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

- 12
- 32
- 16
- 8
- 4

481 Təzyiqin artırılması qazların həll olmasını necə dəyişir?

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

482 Temperaturun artırılması qazların həll olmasını necə dəyişir?

- azaldır, sonra isə artırır
- artır
- dəyişmir

- azaldır
artırır, sonra azaldır

483 Hansı ifadə doğrudur?

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

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

- 50
- 30
- 25
- 20
- 40

485 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

486 $\text{Cu} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$ Oksidləşmə reduksiya reaksiyasında reduksiyaediciyin əmsalını tapın.

- 8
4
● 3
2
6

487 $\text{Br}_2 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaBr} + \text{NaBrO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ tənliyi üzrə 6 mol brom reaksiyaya girir. I. oksidləşən II. reduksiya olunar brom atomlarının sayını müəyyən edin. (Na-avoqadro ədədidir) I II

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

488 $\text{P} + \text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{NO}$ Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdirici və reduksiyaediciyin əmsalları cəmini müəyyən edin.

- 2
5
4
● 8
6

489 $\text{Cu} + 4\text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{NO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ Reaksiya tənliyinə əsasən (n.ş. –də) 8,96 l qaz alınarsa neçə mol oksidləşdirici reduksiya olunar?

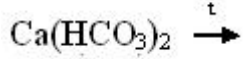
- 2
1
0,2
● 6

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

- ZnCO₃
CuSO₄
CH₃COONa
● K₂CO₃
ZnCl₂

491 Hansı reaksiyada ç?küntü alınmır?

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



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

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

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

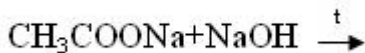
493 Hansı duzun hidr?lizind?n yaranan m?lüt s?lv göst?rilmişdir?

- I. Na₂SO₃ – neytral II. FeCl₃ – turş III. NaCl – q?l?vi

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

494 Hansı reaksiyada alınan normal duzun suda h?ll olma-sından turş m?hit yaranır?

- BaCl₂+AgNO₃ →
● H₃+H₂SO₄ →
Ca₂O+H₂SO₄ →



- FeCl₃+NaOH →

495 $C_6H_5NO_2 + (MH_4)_2S \rightarrow C_6H_5NH_2 + S + NH_3 + H_2O$ Oksidləşmə- reduksiya reaksiyasında ammonyakın əmsalını müəyyən edin.

- 8
- 3
- 2
- 1
- 6

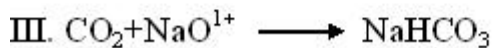
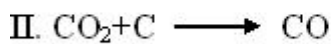
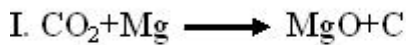
496 Hansı ion yalnız oksidləşdiricidir?

- Cr²⁺
- Al³⁺
- Fe²⁺
- Cl⁻
- S⁻²

497 $4KClO_3 \rightarrow KCl + 3KClO_4$ reaksiyasında xlorun neçə faizi rediksiya olunmuşdur?

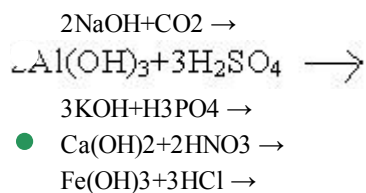
- 80
- 50
- 20
- 25
- 75

498 **Hansı reaksiyada CO₂ oksidləşdiricidir?**



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

499 Hansı reaksiyadan alınan duz hidroliz etmir?



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

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

501 Hansı duzun suda məhlulunda fenolftaleunun rəngi dəyişir?

Al₂S₃

NH₄Cl
Al₂(SO₄)₃
CaCl₂
● Na₂SO₃

502 Məhlulə turşu əlavə etdikdə hansı duzların hidrolizi zəifləyir?

I. CuCl₂ II. Na₂S III. FeCl₃ IV. K₂CO₃

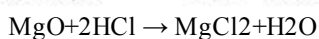
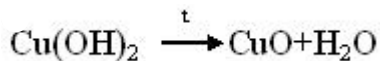
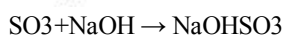
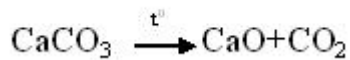
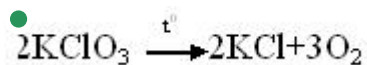
I, III, IV
II, IV
II, III
I, II, III
● I, III

503 Hansı duzlar hidrolizə uğramır?

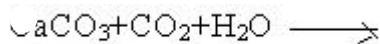
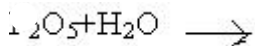
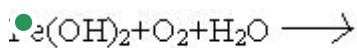
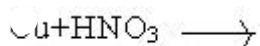
I. KCl II. NH₄Cl III. Al₂S
IV. CH₃COOK V. NaNO₃ VI. Na₂SO₄

III, IV, V
● I, V, VI
IV, V, VI
I, II, VI
I, II, III

504 Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.



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



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

4
6
● 2
3
1

507 Cl⁻⁷ ? Cl⁻¹ sxeminə neçə elektron qəbul edilmişdir?

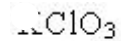
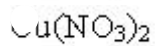
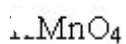
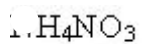
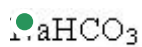
- 6
7
5
4
 8

508 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.



C

509 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?



510 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

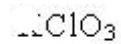
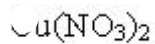
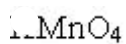
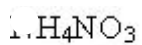
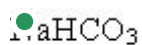
ii,iv

511 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.



C

512 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?



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

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

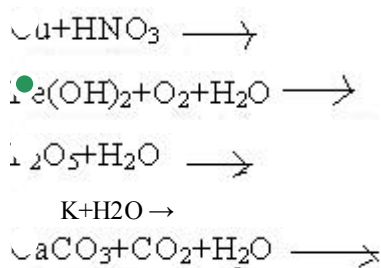
514 Cl^{+7} ? Cl^{-1} sxeminid? neç? elektron q?bul edilmişdir?

- 6
- 7
- 5
- 4
- 8

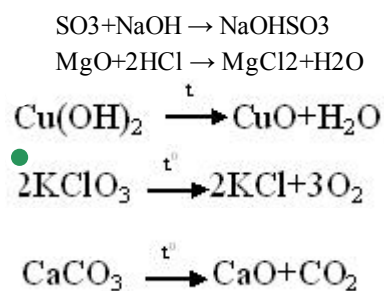
515 $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$ sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsalı neçədir?

- 2
- 4
- 1
- 3
- 6

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



517 Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.



518 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?

- H_2SO_4
- KCN
- $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- HNO_3
- CuCl_2

519 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?

- K_2SO_4
 $NaNO_3$
 $CuCl_2$
 $CuSO_4$
 $NaCl$

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

- Mg
 K
 H_2 və Mg
 K və Mg
 H_2

521 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı anodda oksigen ayrılır?

- NaBr
 Na_2S
 KCl
 $CuSO_4$
 KCl

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

- $Mg(NO_3)_2$, $Cu(NO_3)_2$
 Na_3PO_4
 $Mg(NO_3)_2$, $CuCl_2$
 $LiCl_2$, $Ca(NO_3)_2$
 $LiCl_3$, KNO_3

523 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı məhlulda qas alınır?

- I. Na_2SO_4** **II. KCl** **III. $NiSO_4$** **IV. $CaCl_2$**

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

524 Hansı duz məhlulunun elektrolizi zamanı katodda hidrogen ayrılır?

- $NaNO_3$
 NaCl
 $Ca(NO_3)_2$
 $CuSO_4$
 $CaCl_2$

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

- $NaNO_3$, $CuCl_2$
 K_2SO_4 , $Hg(NO_3)_2$
 $AgNO_3$, $CaCl_2$

CuSO_4 , $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$

- Na_2S , $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

526 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

527 Kalium sulfid məhlulunun elektrolizi zamanı anodda hansı maddə ayrılır?

H_2S

SO_2

O_2

H_2

- S

528 KCl -in doymuş məhlulunun elektrolizi zamanı katodda 5,6l 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

529 KCl -in doymuş məhlulunun elektrolizi zamanı katodda 5,6l 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

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

8 q, Cu

- 16 q, Cu

10 q, H_2^-

12 q, Cu

14 q, H_2

531 Na_2SO_4 və KNO_3 məhlullarının elektrolizi zamanı elektrodlarda hansı maddələr alınır?

- H_2 , O_2

Na, K, H_2

Na, O_2 , SO_2

H_2 , NO_2

SO_2 , Na, K

532 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

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

- 20
- 10
- 25
- 5
- 40

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

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

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

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

536 Hansı reaksiyanın getməsi mümkün deyil?

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

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

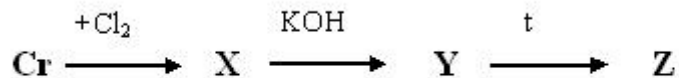
537 Hansı iki duzun məhlullarının elektrolizi zamanı elektrod-larda hidrogen və oksigen ayrılır?

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

538 Hansı metalın duru nitrat turşusu ilə reaksiyası zamanı N+5---- N+2 reduksiya prosesi baş verir?

- Na
- Al
- Fe
- Zn
- Cu

539



Z- maddəsinin müəyyən edin.

- K₂CrO₄
- Cr(OH)₂
- Cr₂O₃
- Cr(OH)₃
- CrO

540 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

541 Natrium-perxloratın formulunu göstərin.

- NaClO₄
- NaClO₃
- NaCl
- NaClO
- NaClO₂

542 Hansı duzun adı düzgün deyil?

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

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

- NaNO₃
- NH₄NO₃
- KClO₃
- AgNO₃
- CaCO₃

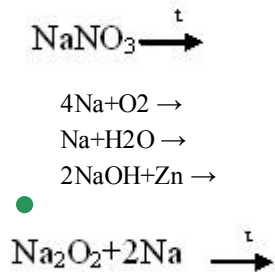
544 28 q KOH ilə H₂SO₄-ün qarşılıqlı təsirində neçə qram K₂SO₄ alınar? Mr(KOH)=56, Mr(K₂SO₄)=174

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

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

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

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



547 Qələvi metalların ümumi elektron formulunu göstərin?

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

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

- 28
- 56
- 48
- 64
- 32

549 Hansı formul doğru deyil?

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

550 Natrium-xloratın formulunu göstərin.

- NaClO₂
- NaClO
- NaClO₄
- NaCl
- NaClO₃

551 Hansı sıradakı bütün elementlər sabit valentlidir?

- Cu, Zn

P, K
F, Cl
● Na, Ba
Fe, H

552 Hansı oksid qələvilərlə reaksiyaya girmir?

SO₃
● Na₂O
CO₂
N₂O₅
SO₂

553 Hansı maddənin adı düzgün göstərilməmişdir?

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

554 Hansı maddənin kəmiyyəti Fe^{+3} , Zn^{+2} , Cu^{+2} kationlarını təyin etmək olar?

Fe(OH)₂
NaCl
NaNO₃
● NaOH
Na₂CO₃

555 Hansı kimyəvi formula düzdür?

● CaHPO₄
CaH₂PO₄
Ca(CO₃)₂
CaHCO₃
CaHSO₄

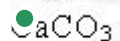
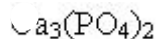
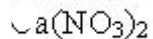
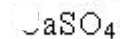
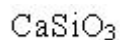
556 CaCO₃ – nəyin əsas tərkib hissəsidir? I. əhəng daşı II. sönmüş əhəng III. təbaşir IV. gips

II, IV
● I, III
I, II
II, III
III, IV

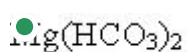
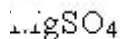
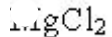
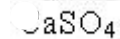
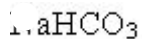
557 Suda hansı ionlar codluq yaradır?

Mg⁺², K⁺
● Ca⁺², Mg⁺²
Ca⁺², Na⁺
Li⁺, Na⁺
Li⁺, H₄⁺, Na⁺

558 Sənayedə CaO-di hansı birləşmədən alırlar?



559 Hansı duz suya müvəqqəti codluq verir?



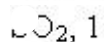
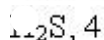
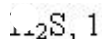
560 S-elementlərin sırasını göstərin.

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

561 Mozli qanunundan çıxan nəticəni göstərin

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

562 $\text{Ca} + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{qatı}) \longrightarrow \text{CaSO}_4 + x\text{H}_2\text{O}$ reaksiyasında x maddəsinin v? oksidləşdiricinin nisətlənmə müddətini edin.

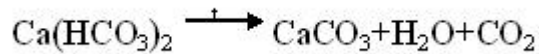


563 Aşağıda verilən birləşələrinin hansında azotun oksidləşmə dərəcəsi valentliyinə bərabər deyil?

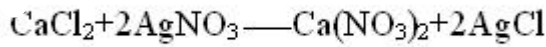
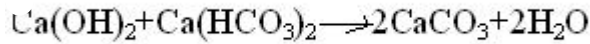
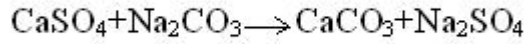
 HNO_2 NH_3 NCl_3 NF_3 HNO_3

564 Hansı reaksiyanın köməyi ilə daimi codluğu aradan qaldırmaq olar?

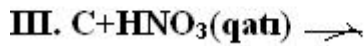
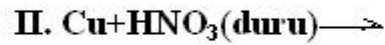
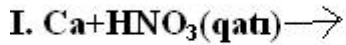




●

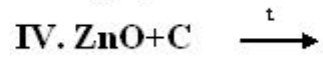
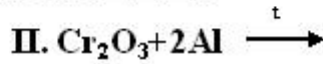


565 Hansı reaksiya n⁵tic? sind? N⁵ → N² reaksiya prosesi baş verir?



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

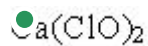
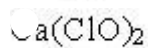
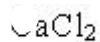
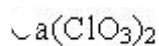
566 . Hansı reaksiyalarda metal alınır?



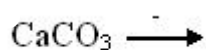
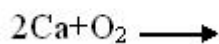
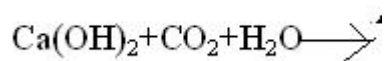
- I, III
- I, IV
- II, III
- II, IV
- I, II

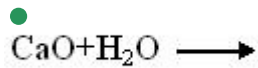
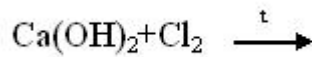
567 $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow x + y + \text{H}_2\text{O}$;

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

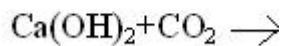
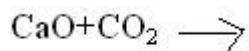
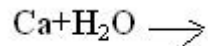
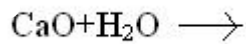
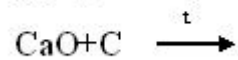
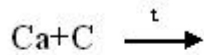
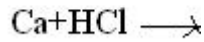
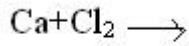
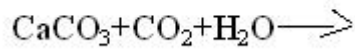
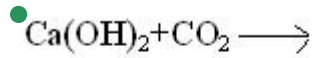


568 Hansı reaksiyadan sönmüş əhəng alınır?





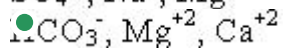
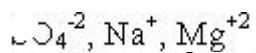
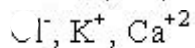
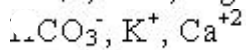
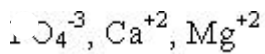
569 Hansı reaksiya cütündən eyni maddə alınmır?



570 Müvəqqəti codluğu aradan qaldırmaq üçün hansı üsuldən istifadə edilir?

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

571 Suda hansı ionlar müvəqqəti codluğu yaradırlar?



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

- 4
- 3
- 6
- 2
- 1

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

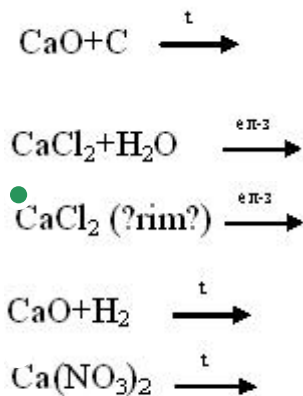
- 4

- 5
- 2
- -3
- 1

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

- NF₃
- NH₃
- HNO₂
- NH₂OH
- KNO₂

575 Sənayedə kalsiumu hansı sxem üzrə alırlar?



576 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

577 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

578 Zəif elektrolitlərin yerləşdiyi sıranı göstərin.

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

579 Şüalanmanın kvant nəzəriyyəsinin riyazi ifadəsini göstərin.

- $r, \lambda = 2 \pi r$
- $n + 1$
- $E = mc^2$
- $\Delta E = E_y - E_a = h\nu$

$$E = E_p + E_k$$

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

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

581 kimyəvi elementlərin atomlarının dövrü dəyişən xassəsini göstərin.

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

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

- NH₂OH
- HNO₃
- NOCl₃
- NF₃
- NH₄NO₃

583 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

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

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

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

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

586 Nils Borun kvant nəzəriyyəsinə əsaslanaraq irəli sürdüyü müddəanı göstərin.

- atomda elektronlar ellipsəbənzər 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

587 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

588 Hansı duz suda daimi codluq yaradır?

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

589 Hansı ionlar suda müvəqqəti codluq yaradırlar?

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

590 Hansı duz suda müvəqqəti codluq yaradır?

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

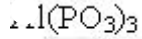
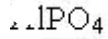
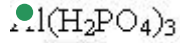
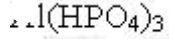
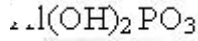
591 Al-u elektroliz yolu ilə alıqda elektrolit qismində hansı maddədən istifadə edilir?

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

592 Təbiətdə geniş yayılmış metalı göstərin.

- Mg
- Zn
- Ca
- Fe
- Al

593 Alüminium – dihidroortofosfatın formulunu göstərin.



594 (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 müeyyen edin.



1,8 1,4

2 1,6

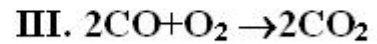
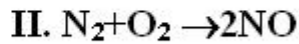
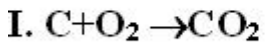
1,6 1,2

1,6 1,6

2 1,2

595 (Sürət 27.11.2013 11:54:14)

4. Hansı reaksiyanın sürəti $v = kC\text{O}_2$ kimidir?



I, III

yalnız III

yalnız II

yalnız I

I, II

596 (Sürət 27.11.2013 11:54:17)

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

60°C -de reaksiyanın sürətini müeyyen edin.

0,64

0,32

0,16

0,24

0,4

597 $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$ reaksiyasında O_2 -in sərf olunma sürəti 0,4 mol/l.san-dir. CO_2 -nin əmələgəlmə sürətini (mol/l.san) müeyyen edin. (Sürət 27.11.2013 11:54:21)

0,2

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

598 60 C-də reaksiyanın sürəti 0,01 mol/l.san-dir. Reaksiyanın 110 C-də sürətini hesablayın. Temperatur hər 10 C artanda reaksiyanın sürəti 2 dəfə artır. (Sürət 27.11.2013 11:54:24)

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

599 $\text{CH}_4(\text{q})+\text{H}_2\text{O}(\text{q})\rightleftharpoons \text{CO}(\text{q})+3\text{H}_2(\text{q}) - Q$ reaksiyasında taraz-lığı məhsulun alınması istiqamətinə necə yönəltmək olar? (Sürət 27.11.2013 11:54:27)

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

600 $\text{H}_2(\text{q})+\text{S}(\text{b})\rightleftharpoons \text{H}_2\text{S}(\text{q})+Q$ reaksiyasında tarazlığın sağ tərəfə yönəlməsi üçün hansı faktorlar təsir edir? I. temperaturun artması II. temperaturun azalması III. təzyiqin artması IV. H_2 -nin qatılığının artması (Sürət 27.11.2013 11:54:30)

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

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

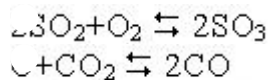
- I, II, IV
- II, III
- I, III
- I, II, III
- III, IV

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

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

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

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



604 Hansı halda tarazlıq həmişə reaksiya məhsulları istiqamətində yönəlidir? 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

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

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

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

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

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

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

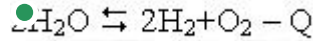
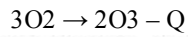
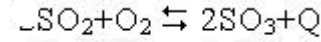
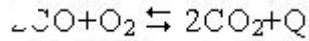
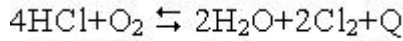
608 Temperatur əmsalı 2 olan reaksiya 150C-də 2 saata başa çatır. Bu reaksiyanın 15 dəqiqəyə başa çatması üçün onu hansı temperaturda aparmaq lazımdır? (Sürət 27.11.2013 11:55:01)

- 240
- 120
- 180
- 230
- 280

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

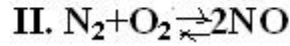
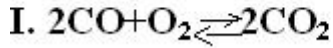
- 50
- 30
- 20
- 10
- 40

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



611 (Sürət 27.11.2013 11:54:08)

2. Hansı reaksiyada tezyiq deyişmesi tarazlığa tesir edir?



yalnız III

II, III

● I, III

I, II

yalnız I

612 (Sürət 27.11.2013 11:54:06)

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

Onun qatılığını 2 defe artırıdıqda reaksiyanın SO_2 -ye göre sürətini müeyyen edin.

0,15

● 0,09

0,06

0,03

0,12

613 (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?zyiqin artması

IV. t?zyiqin azalması

● II, IV

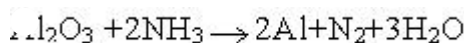
yalnız I

II, III

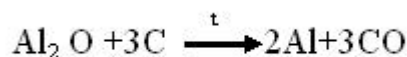
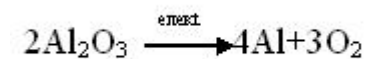
yalnız II

I, III, IV

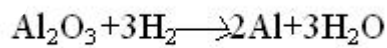
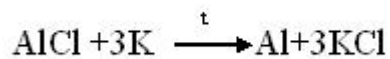
614 Sənayedə Al-i hansı üsulla alırlar?



●



20

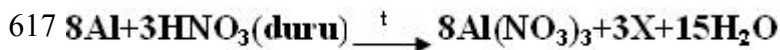


615 Hansı reaksiya getmir?

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

616 1 mol AlCl₃-lə 4 mol NaOH-in sulu məhlulunda əmələ gələn maddə hansıdır ?

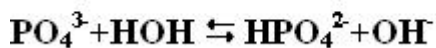
- Al(OH)Cl₂
- Al(OH)₂Cl
- NaH₂AlO₃
- NaAlO₂
- Al(OH)₃



X maddəsinə tapın.

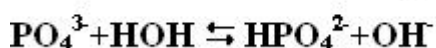
- H₂
- NO
- O₂
- H₂O
- H₂

618 Hansı duzun hidrolizinin qısa ion tənliyi aşağıdakı kimidir?

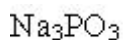


- H₂PO₄
- H₃PO₄
- (NH₄)₂PO₄
- Ag₃PO₄
- H₃PO₃

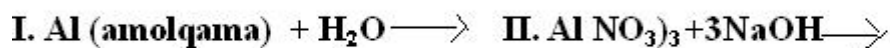
619 Hansı duzun hidrolizinin qısa ion tənliyi aşağıdakı kimidir?



- H₂PO₄
- H₃PO₄
- (NH₄)₂PO₄
- Ag₃PO₄



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



II, III

II, III, IV

I, III, IV

I, II, III

● I, II, IV

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

● 6

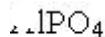
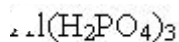
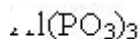
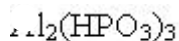
4

3

2

5

622 Alüminium hidroortofosfatın formulunu göstərin.



623 SiO_2 və CO_2 üçün ümumi olan nədir?

I. hər ikisi turşu oksididir

II. hər ikisi molekulyar kristal qəfəs quruluşunda gətirir

III. hər ikisi Mg ilə reaksiyaya daxil olur

IV. hər ikisi HF ilə reaksiyaya daxil olur

I, II

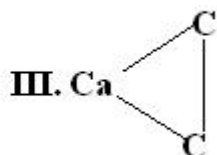
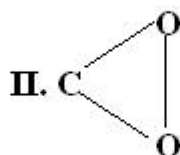
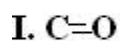
I, IV

● I, III

II, IV

II, III

624 Hansı quruluş formulları doğru deyil?

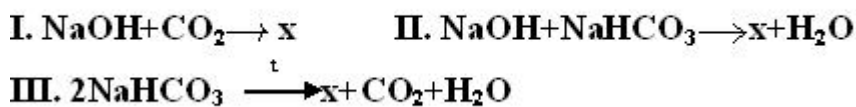


- II, III
- yalnız I
- yalnız II
- I, II
- I, III

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

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

626 Hansı reaksiyada x natrium-karbonatdır?



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

627 Hansı maddələr suda həll olunur?



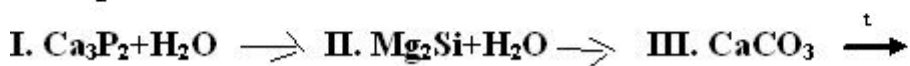
- I, II
- I, III
- II, III
- I, IV
- II, IV

628 Hansı silikatlar həll olan şüşə adlanır?



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

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

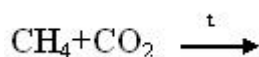
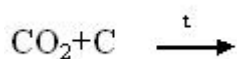
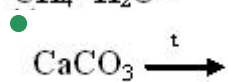
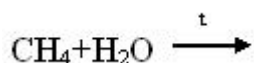


- yalnız II
- yalnız I
- II, III

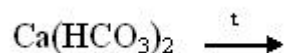
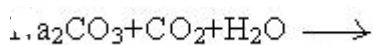
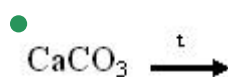
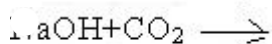
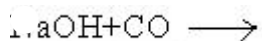
I, II

- yalnız III

630 Hansı reaksiya nəticəsində karbonmonooksid alınır?



631 Hansı reaksiyalarda duz əmələ gəlir?

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

I, II, III

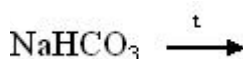
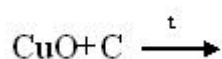
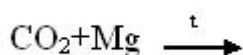
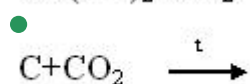
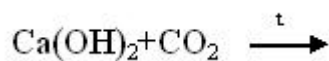
I, II, IV

II, III, IV

- I, III, IV

II, III

633 Hansı reaksiyada karbon həm oksidləşdirici, həm də reduksiyaedici?



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

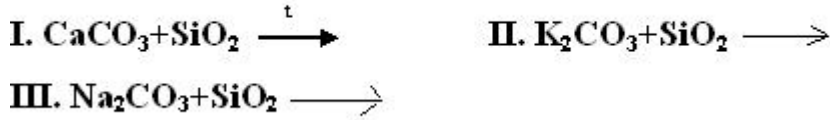
yalnız II

- I, II

I, III

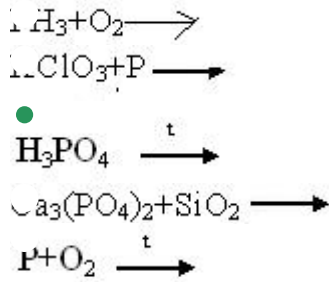
II, III
yalnız I

635 7. Hansı reaksiya adi şüş? istehsal zamanı gedir?



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

636 Hansı reaksiyada fosfor (V) oksid alınmır?



637 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. aNO_2 , N_2O_3 , HNO_2

638 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. a_3PO_4

639 Alüminium-hidrofosfatın formülünü göstərin?

- I. $\text{Al}_2(\text{HPO}_3)_3$
- II. AlPO_4
- III. $\text{Al}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$
- IV. $\text{Al}(\text{PO}_3)_3$
- V. $\text{Al}_2(\text{HPO}_4)_3$

640 Hansı ifadə fosfin üçün düzgün deyil?

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

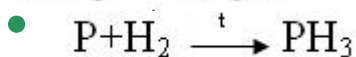
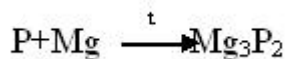
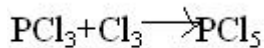
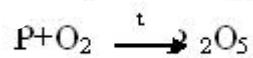
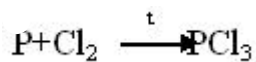
641 Ağ və qırmızı fosfor üçün eyni olan nədir? I. kristal qəfəsin tipi II. suda həll olma qabiliyyəti III. CS₂-də həllolma qabiliyyəti

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

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

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

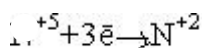
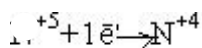
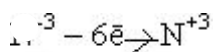
643 Hansı reaksiya doğru deyil?



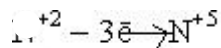
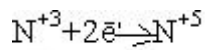
644 Hansı azot oksidi: - qaz halındadır; - turşu oksidi deyil; - misin duru nitrat turşusu ilə reaksiyasından alınır?



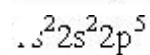
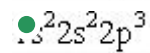
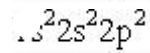
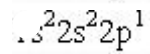
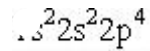
645 Hansı sxem səhvdir?



-



646 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?



647 Azotun atomunda neçə neytron var?

13

5

7

9

11

648 Oksigenin Yerdə başqa planetlərə nisbətən geniş yayılmasının səbəbini göstərin.

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

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

molyal

molyar

normal

faizli

titli

650 Süni radioaktivlik nədir?

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

651 Radioaktiv izotopun 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

652 Hidrogen rabitələrindən hansı davamlıdır?



H – Cl . . . H –

H – O . . . H –

H – S . . . H –

● H – F . . . H –

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

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

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

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

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

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

656 Yalnız polyar molekullardan ibarət sıranı müəyyən edin.

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

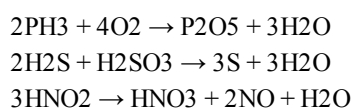
657 Qatılığı bir litrində həll olan maddənin ekvivalentlərinin sayı ilə ifadə olunan məhlul hecə adlanır?

- fəizli
- titirli
- molyal
- normal
- molyar

658 Hansı elementin izotopları kimyəvi aktivliklərinə görə fərqlənirlər?

- qalay
- oksigen
- xlor
- hidrogen
- mis

659 Molekuldaxili oksidləşmə-reduksiya reaksiyasını müəyyən edin.



- $2\text{NaNO}_3 \rightarrow 2\text{NaNO}_2 + \text{O}_2$
 $5\text{HCl} + \text{HClO}_3 \rightarrow 3\text{Cl}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$

660 Təzyiqin dəyişməsinin tarazlığın yerdəyişməsinə təsir etməyən prosesin sxemini göstərin.

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

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

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

662 Hansı sırada yalnız kimyəvi rəbitənin yaranmasında mərkəzi atomun sp^3 hibrid orbitalları iştirak edən molekullar verilmişdir?

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

663 Göstərilən sıraların hansında yalnız kimyəvi rəbitənin yaranmasında mərkəzi atomun sp^2 hibrid orbitalları iştirak edən molekullar verilmişdir?

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

664 Turşular və əsaslar haqqında proton nəzəriyyəsinin müddəasını göstərin.

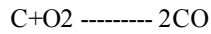
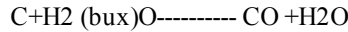
- məhlulda müsbət yüklü ion əmələ gətirən elektrolitlər turşular, mənfii yüklü ion əmələ gətirən elektrolitlər əsaslardır
- turşular elektron cütünü qəbul edən, əsaslar isə elektron cütünü verən maddələrdir
- turşular proton qəbul edən, əsaslar isə proton verən maddələrdir
- turşular proton verən, əsaslar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

665 $4\text{NO}_2 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 4\text{HNO}_3$ reaksiyanın O_2 –nə görə sürəti 0,05 mol/l san. Hansı ifadə doğrudur? 1. 20 san ərzində 5,6 l NO_2 sərf olunur. 2. 40 san ərzində 34 q H_2O sərf olunur. 3. 60 san ərzində 12 mol HNO_3 alınır

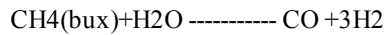
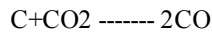
2,3

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

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



- $C+O_2 \rightleftharpoons CO_2$



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

25

- 15
- 20
- 10
- 30

668 0,5 litrlik qabda $2CO+O_2 \rightleftharpoons 2CO_2$ reaksiyası nəticəsində 20 san ərzində 16 q oksigen sərf olunur. Dəm qazının sərf olunma sürətini (mol/l san. ilə) müəyyən edin. Ar (O)=16

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

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

6,8

10,6

3,2

- 2,4
- 4,8

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

5

3

- 2
- 1
- 4

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

9

54

- 27
- 12
- 81

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

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

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

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

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

- 32
- 16
- 8
- 6
- 9