

TEST: 1315#01#Y15#01YAY 500

Test	1315#01#Y15#01yay 500
Fənn	1315 - Kimya I
Təsviri	[Təsviri]
Müəllif	Quliyeva Y.
Testlərin vaxtı	80 dəqiqə
Suala vaxt	0 Saniyə
Növ	İmtahan
Maksimal faiz	501
Keçid balı	170,34 (34 %)
Suallardan	501
Bölmələr	23
Bölmələri qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Köçürməyə qadağa	<input checked="" type="checkbox"/>
Ancaq irəli	<input type="checkbox"/>
Son variant	<input type="checkbox"/>

BÖLMƏ: 0101

Ad	0101
Suallardan	11
Maksimal faiz	11
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Hansı halda bəsit maddənin adı göstərilib? (Çəki: 1)

- karbon qazı
- ozon
- su
- malaxit
- hava

Sual: Hansı sıradakı bütün elementlər dəyişkən valentlidir? (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı elementin ən yüksək valentliyi onun dövri sistemdə yerləşdiyi qrupun nömrəsinə uyğun deyil? (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı metal adi şəraitdə maye haldadır? (Çəki: 1)

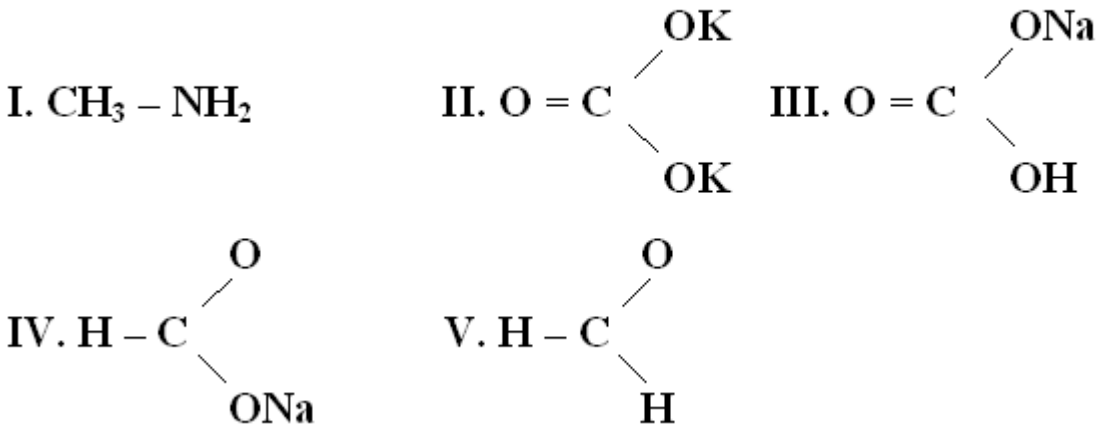
- Na
 - Hg
 - Ag
 - Ca
 - Au
-

Sual: Hansı mürəkkəb maddədir? (Çəki: 1)

- azot
 - qrafit
 - malaxit
 - dəmir
 - almaz
-

Sual: (Çəki: 1)

Karbon birləşmələrindən hansıları qeyri-üzvi birləşmələrdir?



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

Sual: Hansı qeyri metal deyil? (Çəki: 1)

- fosfor
 - karbon
 - azot
 - xrom
 - silisium
-

Sual: Hansı metal deyil? (Çəki: 1)

- mis
 - qalay
 - bor
 - civə
 - aliminium
-

Sual: Hansı maddə eyni növ atomlardan təşkil olunub? (Çəki: 1)

- qlükoza
 - malaxit
 - dəmir
 - polad
 - nişasta
-

Sual: Qarışığı müəyyən edin: (Çəki: 1)

- fenol
 - benzol
 - ozon
 - azot
 - neft
-

Sual: Çoxatomlu bəsit maddələri müəyyən edin: I yod II kükürd III ağ fosfor IV arqon V helium (Çəki: 1)

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

Bölmə: 0202

Ad	0202
Suallardan	73
Maksimal faiz	73
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Üçüncü energetik səviyyədəki orbitalların maksimum sayını müəyyən edin. (Çəki: 1)

- 3
 - 8
 - 9
 - 12
 - 16
-

Sual: Xlor atomunda maksimum həyəcanlanmış halda neçə cütlənməmiş elektron vardır? (Çəki: 1)

- 1
 - 3
 - 5
 - 7
 - 6
-

Sual: Sıra nömrəsi 24 olan elementin atomunda elektronların energetik səviyyədə paylanması hansı halda düzgün verilmişdir? (Çəki: 1)

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

Sual: . . . 4S24P4 elektron formuluna malik olan element atomu-nun nüvəsində neçə proton vardır? (Çəki: 1)

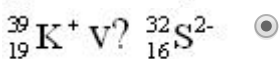
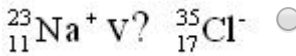
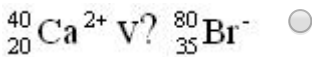
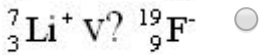
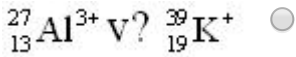
- 24
 - 34
 - 6
 - 18
 - 28
-

Sual: (Çəki: 1)

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

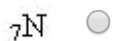
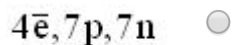
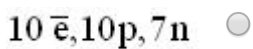
- 21
 - 22
 - 23
 - 24
 - 25
-

Sual: Hansı cərgədəki ionlarda elektronların sayı eynidir? (Çəki: 1)



Sual: (Çəki: 1)

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



-

10 e⁻, 7p, 7n

7 e⁻, 7p, 7n



Sual: (Çəki: 1)

⁵²₂₄Cr atomun elektron formulu göstərin.

...3d⁶4s²

...3d⁴4s²

...3d⁶4s

...3d⁵4s²

...3d⁵4s¹

Sual: Maksimum həyəcanlanmış halda hansı atomun ən çox sayda cütləşməmiş elektronları olur? (Çəki: 1)

⁷N

¹⁵P

¹⁶S

¹⁷Cl

⁶C

Sual: Alüminum atomunda neçə neytron var? (Çəki: 1)

14

16

18

19

27

Sual: Gösterilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir? (Çəki: 1)

1s²2s²2p¹

1s²2s²2p²

1s²2s²2p³

1s²2s²2p⁵

1s²2s²2p⁴

Sual: Hansı sırada yalnız S-elementlər verilmişdir? (Çəki: 1)

Na, Al, Cl

Ca, Cu, K

Ca, Ba, Li

Li, B, Fe

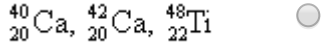
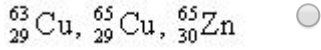
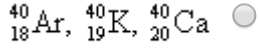
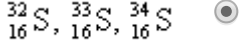
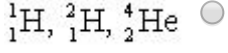
Na, K, Ni

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

(Çəki: 1)

- N=2n
 - N=2n²
 - N=2n³
 - N=4n
 - N=4n²
-

Sual: Yalnız izotoplar olan sıranı göstərin. (Çəki: 1)



Sual: Proton sayı 24 olan elementin dövri sistem cədvəlində yerini müəyyən edin: Dövri (Çəki: 1)

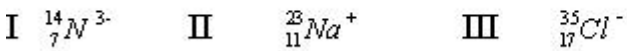
- 4, II B
 - 3, II B
 - 4, VI B
 - 3, VI B
 - 3, V B
-

Sual: Hansı halda ionun zarici elektron konfigurasiyası doğru göstərilməyib? (Çəki: 1)

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

Sual: (Çəki: 1)

Hansı ionun tərkibində elektron və neytron sayı bərabərdir?



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

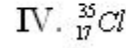
Sual: (Çəki: 1)

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

- 50
 - 26
 - 49
 - 32
 - 18
-

Sual: (Çəki: 1)

izotonları müəyyən edin.



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

Sual: Yalnız kimyəvi elementlərin atomlarının dövrü dəyişən xassələrinin yerləşdiyi sıranı göstərin. (Çəki: 1)

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

Sual: $n = 4$ olan energetik səviyyədə orbitalların sayını müəyyən edin. (Çəki: 1)

- 16
 - 8
 - 10
 - 18
 - 20
-

Sual: (Çəki: 1)

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

- $Cu^+, Zn^{2+}, Cd^{2+}, Ag^+$
 - $Ag^+, Cd^{2+}, Sb^{3+}, Bi^{3+}$
 - $Sb^{3+}, Sn^{2+}, Zn^{2+}, Cu^+$
 - $Ag^+, Cd^{2+}, Zn^{2+}, Bi^{3+}$
 - $Cu^+, Zn^{2+}, Sn^{2+}, Pb^{2+}$
-

Sual: Yalnız kovalent rabitəli hidridlərin yerləşdiyi sıranı göstərin. (Çəki: 1)

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

Sual: d –orbitallarında elektronun spininə görə fərqli vəziyyətlərin sayını göstərin. (Çəki: 1)

- 10
- 6
- 5

8

4

Sual: Endotermik proseslərdə temperaturu artırıqda($\Delta H > 0$) tarazlıq sabitinin qiyməti necə dəyişər? (Çəki: 1)

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

Sual: Neytral mühitdə bənövşəyi rəng alan indikatoru göstərin. (Çəki: 1)

- lakmus
 - fenolftalein
 - metiloranj
 - lakmus, metiloranj
 - fenolftalein, lakmus
-

Sual: Atom β –hissəcik buraxmaqla parçalandıqda hansı dəyişikliyə uğrayır? (Çəki: 1)

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

Sual: Atom α –hissəcik buraxmaqla parçalandıqda hansı dəyişikliyə uğrayır? (Çəki: 1)

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

Sual: (iqriq) – şüalanmaya məruz qalan atomun yükü və kütləsi hansı dəyişikliyə uğrayır? (Çəki: 1)

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

Sual: Natrium-sulfatın suda məhlulunun elektrolizində anodda hansı proses gedər? (Çəki: 1)

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

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

(Çəki: 1)

- $V = k_1 \cdot [N_2] \cdot [H_2]^3$
 - $V = k_1 \cdot [N_2] \cdot 3[H_2]$
 - $V = [N_2] \cdot 3[H_2]$
 - $V = k_2 \cdot 2[NH_3]$
 - $V = k_2 \cdot [NH_3]^2$
-

Sual: $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$ dönər kimyəvi prosesdə tərsinə reaksiyanın sürət düsturunu göstərin.

(Çəki: 1)

- $V = k_2 \cdot [NH_3]^2$
 - $V = k_1 \cdot [N_2] \cdot 3[H_2]$
 - $V = [N_2] \cdot 3[H_2]$
 - $V = k_2 \cdot 2[NH_3]$
 - $V = k_1 \cdot [N_2] \cdot [H_2]^3$
-

Sual: $2NO_2 \rightleftharpoons 2NO + O_2$ dönər kimyəvi prosesdə tərsinə reaksiyanın sürət düsturunu göstərin.

(Çəki: 1)

- $V = k_2 \cdot [NO]^2 \cdot [O_2]$
 - $V = k_2 \cdot [NO] \cdot [O_2]^2$
 - $V = k_1 [NO_2]^2$
 - $V = k_1 \cdot 2[NO_2]$
 - $V = k_2 \cdot 2[NO] \cdot [O_2]$
-

Sual: $2NO_2 \rightleftharpoons 2NO + O_2$ dönər kimyəvi prosesdə düzünə reaksiyanın sürət düsturunu göstərin. (Çəki: 1)

- $V = k_1 \cdot [NO_2]^2$
 - $V = k_2 \cdot [NO] \cdot [O_2]^2$
 - $V = k_2 \cdot [NO]^2 \cdot [O_2]$
 - $V = k_1 \cdot 2[NO_2]$
 - $V = k_2 \cdot 2[NO] \cdot [O_2]$
-

Sual: Hidrolizi axıra qədər gedən duzu göstərin. (Çəki: 1)

- Cr_2S_3
 - $NaCl$
 - KNO_3
 - $AlCl_3$
 - $Fe(NO_3)_3$
-

Sual: Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizində $pH < 7$ olar? (Çəki: 1)

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

Sual: Aşağıda verilən halların hansında sistemin entropiyası artar? (Çəki: 1)

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

Sual: Aşağıda verilən halların hansında sistemin entropiyası azalar? (Çəki: 1)

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

Sual: Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizində pH > 7 olar? (Çəki: 1)

- Na₂CO₃
 - AlCl₃
 -) Fe(NO₃)₃
 - Cu(NO₃)₂
 - NH₄Cl
-

Sual: FeCl₃ + 3KCNS ⇌ Fe(CNS)₃ + 3KCl Bu reaksiyada tarazlığı sağa yönəltmək üçün qatılıq necə dəyişməlidir? (Çəki: 1)

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

Sual: FeCl₃ + 3 KCNS ⇌ Fe(CNS)₃ + 3KCl Bu reaksiyada tarazlığı sola yönəltmək üçün qatılıq necə dəyişməlidir? (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı sırada yalnız molyar kütlənin vahidi verilmişdir? (Çəki: 1)

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

- q/ mol
- kq/mol

Sual: Hansı sırada yalnız qazın molyar həcmnin vahidi verilmişdir? (Çəki: 1)

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

Sual: HCl molekulu əmələ gələrkən qapanan orbitallar hansı sırada vermişdir? (Çəki: 1)

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

Sual: Yalnız -rabitəsi olan molekulların formulları yerləşən sıranı göstərin. (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı maddələrin qarşılıqlı təsirindən əmələ gələn XA tərkibli duz aşağıda verilən tənliyə uyğun hidrolizə uğrayar? A- + HOH ⇌ HA + OH- (Çəki: 1)

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

Sual: Yalnız n + L cəmi bərabər olan orbitaların yerləşdiyi sıranı göstərin. (Çəki: 1)

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

Sual: (Çəki: 1)

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

S ve p- elementlerini müeyyen edin.

s-elementi p-elementi

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

Sual: (Çeki: 1)

$^{35}_{17}\text{Cl}$ ve $^{37}_{17}\text{Cl}$ atomları için aynı olan nedir?

I. elektron sayı

II. proton sayı

III. neytron sayı

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

Sual: (Çeki: 1)

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

- $10 \bar{e}, 10p, 7n$
 $4 \bar{e}, 7p, 7n$
 ${}_7\text{N}$
 $10 \bar{e}, 7p, 7n$
 $7 \bar{e}, 7p, 7n$

Sual: (Çeki: 1)

${}_8\text{O}^{2-}$ ionunun kısa elektron formülünü müeyyen edin.

- ... $3s^2$
 ... $2s^2 2p^4$
 ... $2s^2 2p^2$
 ... $2s^2 2p^6$
 ... $2s^2$

Sual: (Çeki: 1)

H₂SO₄ molekülünde olan neytron sayını müeyyen edin (${}^1_1\text{H}$ ${}^{32}_{16}\text{S}$ ${}^{16}_8\text{O}$).

- 25
 - 269
 - 48
 - 50
 - 49
-

Sual: (Çeki: 1)

${}^{52}_{24}\text{Cr}$ atomun elektron formülünü göst?rin.

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

Sual: (Çeki: 1)

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

Kationu müeyyen edin.

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

Sual: (Çeki: 1)

x⁺, y³⁺ ve x³⁻ ionlarında aynı sayıda elektron var. x, y ve z elementlerini proton sayılarının azalma ardıcılığı ile düzün.

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

Sual: (Çəki: 1)

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

- 21
 - 22
 - 23
 - 24
 - 25
-

Sual: $4S^2 4P^4$ elektron formuluna malik olan element atomu-nun nüvəsində neçə proton vardır? (Çəki: 1)

- 24
 - 34
 - 6
 - 18
 - 28
-

Sual: ^{11}Na və ^{19}K üçün eyni olan nədir? I. atom radiusu II. valent elektronlarının sayı III. reduksiyaedicilik qabiliyyəti (Çəki: 1)

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

Sual: Alüminum atomunda neçə neytron var? (Çəki: 1)

- 14
 - 16
 - 18
 - 19
 - 27
-

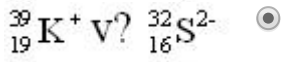
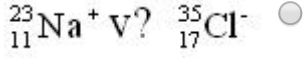
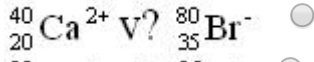
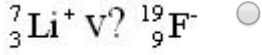
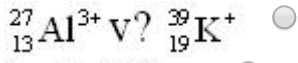
Sual: Elektron konfigurasiyaları verilmiş elementləri reduksiyaedicilik qabiliyyətinin artma ardıcılığı ilə düzün. I. ... $2s^2$ II. ... $2s^2 2p^3$ III. ... $3s^2$ (Çəki: 1)

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

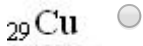
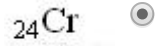
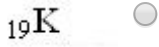
Sual: Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir? (Çəki: 1)

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

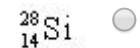
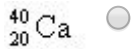
Sual: Hansı cəvdəldəki ionlarda elektronların sayı eynidir? (Çəki: 1)



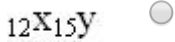
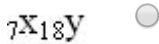
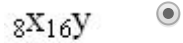
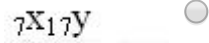
Sual: Hansı element atomunun xarici elektron təbəqəsində normal halda daha çox cütləşməmiş elektron var? (Çəki: 1)



Sual: Hansı element: - qeyri-metaldır - proton və neytron sayı bərabərdir - xarici təbəqəsində d-yarımsəviyyəsi yoxdur (Çəki: 1)



Sual: Hansı elementlər eyni qrupda yerləşir? (Çəki: 1)



Sual: Hansı sırada yalnız S-elementlər verilmişdir? (Çəki: 1)

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

Sual: Xarici elektron konfigurasiyaları verilmiş elementlərdən hansı ən yüksək ionlaşma enerjisinə malikdir? (Çəki: 1)

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

Sual: Xlor atomunda maksimum həyəcanlanmış halda cütlənməmiş neçə elektron vardır? (Çəki: 1)

- 1
 - 3
 - 5
 - 7
 - 6
-

Sual: Maksimum həyəcanlanmış halda hansı atomun ən çox sayda cütləşməmiş elektronları olur? (Çəki: 1)

- ${}^7\text{N}$
 - ${}^{15}\text{P}$
 - ${}^{16}\text{S}$
 - ${}^{17}\text{Cl}$
 - ${}^6\text{C}$
-

Sual: n-ci energetik səviyyədəki elektronların maksimum sayı hansı formul ilə müəyyən edilir? (Çəki: 1)

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

Sual: Sıra nömrəsi 24 olan elementin atomunda elektronların energetik səviyyədə paylanması hansı halda düzgün verilmişdir? (Çəki: 1)

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

Sual: Üçüncü energetik səviyyədəki orbitalların maksimum sayını müəyyən edin. (Çəki: 1)

- 3
 - 8
 - 9
 - 12
 - 16
-

Sual: Yalnız izotoplar olan sıranı göstərin. (Çəki: 1)

${}^1_1\text{H}$, ${}^2_1\text{H}$, ${}^4_2\text{He}$

${}^{32}_{16}\text{S}$, ${}^{33}_{16}\text{S}$, ${}^{34}_{16}\text{S}$

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

${}^{63}_{29}\text{Cu}$, ${}^{65}_{29}\text{Cu}$, ${}^{65}_{30}\text{Zn}$

${}^{40}_{20}\text{Ca}$, ${}^{42}_{20}\text{Ca}$, ${}^{48}_{22}\text{Ti}$

Bölmə: 0301

Ad	0301
Suallardan	19
Maksimal faiz	19
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Hansı sıradakı elementlər xassə etibarilə oxşardır? (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləş-mələr əmələ gətirirlər? (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləş-mələr əmələ gətirmirlər? (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı sırada yalnız s-elementləri yerləşmişdir? (Çəki: 1)

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

Sual: Elektron formulu ...3s23p3 olan elementin yuxarı və aşağı oksidləşmə dərəcələri neçədir? (Çəki: 1)

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

Sual: (Çəki: 1)

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

mövqeyini müəyyən edin

Grup

Dövr

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

Sual: Neytral atom bir elektron aldıqda I. radiusu artır II. nüvə yükü artır III. mənfi yüklü iona çevrilir İfadələrindən hansıları doğrudur? (Çəki: 1)

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

Sual: Y +5 ionunda 10 elektron və 16 neytron var. Y-in nisbi atom kütləsini müəyyən edin. (Çəki: 1)

- 21
 - 26
 - 27
 - 25
 - 31
-

Sual: 3p yarım səviyyəsində 3 elektron olan elementin sıra nömrəsini müəyyən edin. (Çəki: 1)

- 8
 - 12
 - 15
 - 16
 - 18
-

Sual: (Çəki: 1)

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

- ... 3s23p4

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

Sual: . x atomunun maksimum həyacanlanma halı ns1np3ndy kimidir. Uyğunluğu müəyyən edin. x atomu y I. 7N 1 II. 15P 2 III. 17Cl 3 (Çəki: 1)

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

Sual: 9 protonu və 10 neytronu olan elemetin nisbi atom kütləsini tapın. (Çəki: 1)

- 9
 - 10
 - 1
 - 19
 - 90
-

Sual: Atomları valent elektronlarının artma ardıcılığı ilə düzün. I. 15x II. 17y III. 20z (Çəki: 1)

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

Sual: Elektron formulu ... 3d84s2 olan elementin dövri sistem cədvəlindəki yerini tapın. dövr ; grup (Çəki: 1)

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

Sual: Elektron formulu ...3s23p3 olan elementin yuxarı və aşağı oksidləşmə dərəcələri neçədir? (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı sırada yalnız s-elementləri yerləşmişdir? (Çəki: 1)

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

Na, K, Ni

Sual: Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləş-mələr əmələ gətirirlər? (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı sıradakı elementlər xassə etibarilə oxşardır? (Çəki: 1)

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

Sual: x^{3+} ionunun qısa elektron formulu ... $3d^{10}4s^2$ ilə qurtarır. x-atomunun valent elektronlarının sayını müəyyən edin. (Çəki: 1)

- 2
 3
 5
 10
 15
-

Bölmə: 0302

Ad	0302
Suallardan	61
Maksimal faiz	61
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: (Çəki: 1)

$1S^2 2S^2 2P^6 3S^2 3P^6 3d^8 4S^2$ elektron formulu olan atomda ne?? c?tl??m?mi? elektron vardır?

- 1
 3
 5
 2
 4
-

Sual: Normal halda 3d-yarımsəviyyəsində 6 elektron olan ele-mentin sıra nömrəsini göstərin. (Çəki: 1)

- 24
 25

- 26
 - 23
 - 27
-

Sual: Atomun hansı göstəriciləri dövrlər üzrə dəyişir? (Çəki: 1)

- elektromənfilik
 - xarici elektron təbəqəsində elektronların sayı
 - atomda elektron təbəqələrinin sayı
 - atom kütləsi
 - atom radiusu
-

Sual: s və p-elementləri üçün hansı ifadə səhvdir? (Çəki: 1)

- qruplar üzrə yuxarıdan aşağı atom radiusu artır
 - qruplar üzrə yuxarıdan aşağı elektromənfilik azalır
 - dövrlər üzrə soldan sağa atom radiusu azalır
 - dövrlər üzrə soldan sağa elektromənfilik azalır
 - dövrlər üzrə soldan sağa elektromənfilik artır
-

Sual: Dövri sistemin dövrlər və qruplar üzrə əsas yarımqrup elementlərinin radiusları necə dəyişir? dövrlərdə qruplarda (Çəki: 1)

- azalır artır
 - azalır azalır
 - artır dəyişir
 - dəyişir artır
 - azalır dəyişir
-

Sual: Hansı sıradakı elementlər oxşar xassəli deyildirlər? (Çəki: 1)

- Li, Na, K
 - F, Cl, Br
 - He, Ne, Ar
 - O, S, Se
 - Mg, Al, P
-

Sual: Hansı metal nisbətən zəif reduksiyaedici? (Çəki: 1)

- $1s^1$
 - $\dots 2s^1$
 - $\dots 3s^1$
 - $\dots 3d^0 4s^1$
 - $\dots 4d^0 5s^1$
-

Sual: (Çəki: 1)

... $3s^2 3p^3$ elektron formulu olan elementin baş oksidinin formulu necədir?

- R_2O_3
- RO
- R_2O_7

RO_3

R_2O_5

Sual: (Çəki: 1)

$^{112}_{X}$ elementinin sıra nömrəsini təyin edin, onun nüvəsində 64 neytron vardır.

- 48
 - 62
 - 32
 - 17
 - 24
-

Sual: (Çəki: 1)

$^{17}_{Cl}$ ionunda elektronların sayı X^{+2} ionunda olan elektronların sayından 5 qədər azdırsa, X elementinin dövrü sistemində məvqeyini təyin edin.

- 4 dövr, V qrup, əlavə yarımqrup
 - 4 dövr, IV qrup, əlavə yarımqrup
 - 3 dövr, VII qrup, əsas yarımqrup
 - 4 dövr, VII qrup, əsas yarımqrup
 - 4 dövr, VII qrup, əlavə yarımqrup
-

Sual: (Çəki: 1)

X^- ionunda 36 elektron vardır. X-elementinin dövrü sistemində məvqeyini müəyyənləşdirin.

- 4 dövr, VI qrup, əlavə yarımqrup
 - 3 dövr, VII qrup, əsas yarımqrup
 - 4 dövr, VIII qrup, əsas yarımqrup
 - 4 dövr, VII qrup, əlavə yarımqrup
 - 4 dövr, VII qrup, əsas yarımqrup
-

Sual: (Çəki: 1)

X^{-2} və X^{+6} ionlarında elektronlar fərqini göstərin.

- 2
 - 4
 - 5
 - 7
 - 8
-

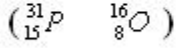
Sual: Nə üçün dövrü sistemdə qələvi metalların metallıq xassəsi yuxarıdan aşağı artır? (Çəki: 1)

- atomda elektronların ümumi sayı artır
- nisbi atom kütləsi artır
- atomun nüvəsinin müsbət yükü artır
- atom radiusu artır
- atom nüvəsində neytronların sayı artır

Sual: (Çəki: 1)

PO_4^{3-} ionun proton(p), neytron(n) ve elektron(e) saylarını

müəyyən edin



- | p | n | e |
|--|-----------|----|
| <input checked="" type="radio"/> 47, | 48, | 50 |
| <input type="radio"/> 50, | 48, | 47 |
| <input type="radio"/> 48, | 47, | 50 |
| <input type="radio"/> 47, | 48, | 47 |
| <input type="radio"/> 23, | 24, | 26 |

Sual: Hansı halda atomun həyəcanlanmış halı göstərilmişdir? I. ...3S23p1 II. ... 3S23p2 III. ... 3S13p2 (Çəki: 1)

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

Sual: (Çəki: 1)

XO_4^{3-} ionunda 50 elektron var. X-atomunun elektron sayını

müəyyən edin (${}_8O$)

- 17
- 16
- 15
- 12
- 31

Sual: Hansı atom daha güclü qeyri metallıq xassəsi göstərir? (Çəki: 1)

- ... 2S22p2
- ... 2S23p5
- ... 3S2
- ... 3S23p1
- ... 3S23p5

Sual: (Çəki: 1)

Hansı molekullarda olan neytron sayı bərabərdir (6_6C 1_1H)

- | | | | |
|----------------|----------------|----------------|-------------|
| 1. C_4H_{10} | 2. C_5H_{10} | 3. C_5H_{12} | 4. C_6H_6 |
|----------------|----------------|----------------|-------------|
- 1,2
 - 2,3
 - 3,4
 - 1,;
 - 2,4

Sual: nX^{3-} ionunda olan elektron sayını müəyyən edin. (Çəki: 1)

- n+1
 - n+2
 - n+3
 - n-3
 - n-2
-

Sual: Dövrün nömrəsinin fiziki mahiyyətini göstərin. (Çəki: 1)

- atomda energetik səviyyələrin sayı
 - valent elektronlarının sayı
 - atomda elektronların ümumi sayı
 - atomda protonların sayı
 - atomun xarici enerji səviyyəsində elektronların sayı
-

Sual: Element atomunun dövrü dəyişən xassəsini göstərin. (Çəki: 1)

- elektromənfilik
 - ərimə temperaturu
 - bərkliyi
 - istilikkeçiriciliyi
 - sıxlığı
-

Sual: Eyni dövrdə yerləşən elementlər üçün ümumi olan xassəni göstərin. (Çəki: 1)

- energetik səviyyələrin sayı
 -) atom radiusu
 - kimyəvi xassələri
 - ərimə temperaturu
 - nüvədə neytronların sayı
-

Sual: Hansı sırada yalnız suda məhlullarında reduksiyaedici xassə göstərən maddələr verilmişdir? (Çəki: 1)

- H₂S, FeCl₂, KJ
 - K₃PO₄, Na₂SO₄, KMnO₄
 - K₂Cr₂O₇, KMnO₄, Na₂SO₄
 - K₃PO₄, KJ, K₂Cr₂O₇
 - Na₂SO₃, Na₂SO₄, KMnO₄
-

Sual: Reaksiya mühitindən asılı olaraq suda məhlullarında oksidləşdirici və reduksiyaedici xassə göstərən maddələrin sırasını göstərin. (Çəki: 1)

- NaNO₂, SO₂, H₂O₂
 - K₂Cr₂O₇, HNO₃, Cl₂
 - K₃PO₄, KJ, K₂Cr₂O₇
 - K₂Cr₂O₇, KMnO₄, Na₂SO₄
 - NH₃, H₂S, H₂SO₄
-

Sual: Hibridləşmə nəzəriyyəsinə görə verilənlərdən hansı doğrudur? (Çəki: 1)

- hibridləşmə prosesində orbitalların forması dəyişir
- hibridləşmə prosesində orbitalların forması dəyişmir

- hibrid orbitalların enerjisi müxtəlif olur
 - hibridləşmə prosesində orbitalların sayı dəyişir
 - hibrid orbitalların istiqaməti eyni olur
-

Sual: Kovalent və metal rabitələri üçün eyni olan xassəni göstərin. (Çəki: 1)

- elektronların ümumiləşməsi
 - rabitənin istiqamətlənməsi
 - ikielektronlu rabitənin yaranması
 - rabitənin ikimərkəzli olması
 - rabitə enerjisi
-

Sual: İlkin maddələrin qatılığı üç dəfə artırılırsa $A_2(q)+B_2(q) \rightarrow 2AB(q)$ reaksiyasının sürəti necə dəyişər? (Çəki: 1)

- 9 dəfə artar
 - 6 dəfə artar
 - dəyişməz
 - 3 dəfə artar
 - 9 dəfə azalar
-

Sual: Həqiqi məhlulları mexaniki qarışıqlardan fərqləndirən əlaməti göstərin. (Çəki: 1)

- homogen sistem olması
 - həlledici və həll olan maddəni qarışdırdıqda enerji udulması və ayrılması
 - tərkibin sabitliyi qanununa tabe olması
 - dəyişən tərkibli heterogen sistem olması
 - sabit tərkibli heterogen sistem olması
-

Sual: Termokimyayın birinci qanununu göstərin. (Çəki: 1)

- kimyəvi birləşmələrin əmələgəlmə istiliyi əks işarə ilə onun parçalanma istiliyinə bərabərdir
 - istilik soyuq cisimdən isti cismə öz-özünə keçə bilməz
 - sistemə verilən istiliyin hamısını işə çevirə bilən proses mümkün deyil
 - ikinci növ daimi mühərrik qurmaq qeyri-mümkündür
 - izole olunmuş sistemlərdə yalnız entropiyanın artmasına səbəb olan proseslər öz-özünə gedə bilər
-

Sual: Henri qanununun düzgün ifadə formasını göstərin. (Çəki: 1)

- sabit temperaturda qazın mayədə həll olması onun məhlul üzərindəki təzyiqi ilə düz mütənasibdir
 - sabit temperaturda qazın mayədə həll olması onun məhlul üzərindəki təzyiqi ilə tərs mütənasibdir
 - qazın mayədə həll olması temperaturla düz mütənasibdir
 - sabit temperaturda məhlulun osmos təzyiqi onun qatılığı ilə düz mütənasibdir
 - sabit qatılıqda məhlulun osmos təzyiqi onun temperaturu ilə düz mütənasibdir
-

Sual: Aşağıda verilən sıraların hansında hidrogenli birləşmələr kimyəvi aktivliklərinin artması ardıcılığı ilə düzülüşlər? (Çəki: 1)

- $NH_3 \rightarrow PH_3 \rightarrow AsH_3$
- $AsH_3 \rightarrow PH_3 \rightarrow NH_3$
- $PH_3 \rightarrow NH_3 \rightarrow AsH_3$

- NH₃ → AsH₃ → PH₃
 - AsH₃ → NH₃ → PH₃
-

Sual: . E– H rabitəsi zəif olan molekulu göstərin. (Çəki: 1)

- BiH₃
 - AsH₃
 - SbH₃
 - NH₃
 - H₂O
-

Sual: Maye halında amonyak molekulları arasında hansı rabitə yaranar? (Çəki: 1)

- hidrogen
 - kovalent polyar
 - kovalent qeyri –polyar
 - ion
 - donor –akseptor
-

Sual: NH₂OH molekulunda azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyini göstərin (Çəki: 1)

- 1 və 3
 - 1 və 5
 - 3 və 3
 - 3 və 5
 - 2 və 3
-

Sual: Qaz halında molekulu səkkiz atomdan ibarət olan bəsit maddəni göstərin. (Çəki: 1)

- kükürd
 - fosfor
 - helium
 - arqon
 - azot
-

Sual: Tarazlıqda olan sistemə katalizator daxil etdikdə tarazlığa necə təsir edər? (Çəki: 1)

- tarazlığa təsir etmər
 - tarazlıq reaksiya məhsullarının əmələ gəlməsi istiqamətinə yönələr
 - tarazlıq başlanğıc maddələr istiqamətinə yönələr
 - tarazlıq endotermik reaksiya istiqamətinə yönələr
 - tarazlıq ekzotermik reaksiya istiqamətinə yönələr
-

Sual: Bərk halda molekul kristal qəfəsinə malik olan maddəni göstərin. (Çəki: 1)

- yod
 - silisium
 - qrafit
 - kalium xlorid
 - natrium xlorid
-

Sual: Bərk halda atom kristal qəfəsinə malik olan maddəni göstərin. (Çəki: 1)

- qrafit

- yod
 - karbon dioksid
 - kalium xlorid
 - natrium xlorid
-

Sual: Bərk halda ion kristal qəfəsinə malik olan maddəni göstərin. (Çəki: 1)

- natrium xlorid
 - qrafit
 - yod
 - karbon dioksid
 - Silisium
-

Sual: Aşağıda verilən birləşmələrin hansında kimyəvi rabitə sp^3 –hibridləşməsinin iştirakı ilə yaranır? (Çəki: 1)

- SiF_4
 - BeH_2
 - BF_3
 - N_2
 - CO_2
-

Sual: 22 qram karbon dioksidin normal şəraitdə tuta biləcəyi həcmi göstərin. (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı ifadə düzgün deyil? (Çəki: 1)

- təzyiq artdıqda qazların suda həll olması azalır
 - temperatur artdıqda əksər bərk maddələrin suda həll olması artır
 - temperatur artdıqda qazların suda həll olması azalır
 - təzyiq artdıqda qazların suda həll olması artır
 - temperatur azaldıqda əksər bərk maddələrin həll olması azalır
-

Sual: (Çəki: 1)

XO_3^- ionunda 42 elektron var. x-elementinin sıra nömrəsini müəyyən edin.

- 35
 - 31
 - 18
 - 17
 - 16
-

Sual: (Çəki: 1)

X^{3+} ionunun 12 elektronu varsa neytral x atomunun dövrü sistem cədvəlində qrupunu müəyyən edin.

- 5B

- 2A
 - 3A
 - 8A
 - 5A
-

Sual: (Çeki: 1)

${}_{20}\text{Ca}^{2+}$ ionunun elektron quruluşu hansı ionun elektron quruluşu ile eynidir.

- ${}_{17}\text{Cl}^+$
 - ${}_{16}\text{S}^{2-}$
 - ${}_{8}\text{O}^{2-}$
 - ${}_{16}\text{S}^{2+}$
 - ${}_{13}\text{Al}^{3+}$
-

Sual: (Çeki: 1)

${}_{112}\text{X}$ elementinin sıra nömrəsini təyin edin, onun nüvəsində 64 neytron vardır.

- 48
 - 62
 - 32
 - 17
 - 24
-

Sual: (Çeki: 1)

${}_{24}\text{Cr}^{6+}$ ionunun elektron formulu hansı ionun elektron formulu ilə eyni deyil?

- ${}_{16}\text{S}^{2-}$
 - ${}_{15}\text{N}^{3-}$
 - ${}_{20}\text{Ca}^{2+}$
 - ${}_{19}\text{K}^+$
 - ${}_{15}\text{P}^{3+}$
-

Sual: (Çeki: 1)

${}_{24}\text{Cr}^{6+}$ ionunun elektron formulu hansı ionun elektron formulu ilə eyni deyil?

- ${}_{16}\text{S}^{2-}$
 - ${}_{15}\text{N}^{3-}$
 - ${}_{20}\text{Ca}^{2+}$
 - ${}_{19}\text{K}^+$
 - ${}_{15}\text{P}^{3+}$
-

Sual: (Çəki: 1)

X⁻ ionunda 36 elektron vardır. X-elementinin dövri sistemdə məvqeyini müəyyən edin.

- 4 dövr, VI qrup, əlavə yarımqrup
- 3 dövr, VII qrup, əsas yarımqrup
- 4 dövr, VIII qrup, əsas yarımqrup
- 4 dövr, VII qrup, əlavə yarımqrup
- 4 dövr, VII qrup, əsas yarımqrup

Sual: (Çəki: 1)

ion	Qısa elektron formulu	x-in y-le emele getirdiyi birləşmə
X ³⁺	... 2s ² 2p ⁶	xy

y hansı element ola bilər?

- Ca
- O
- Cl
- H
- N

Sual: (Çəki: 1)

1S²2S²2P⁶3S²3P⁶3d⁸4S² elektron formulu olan atomda neçə cüt elektron vardır?

- 1
- 3
- 5
- 2
- 4

Sual: (Çəki: 1)

ion	Ümumi elektronların sayı
YO ₄ ⁻	50

Y-atomunun normal halda neçə tek elektronu var?

- 1
- 2
- 3
- 4
- 5

Sual: +2 yüklü ionun elektron formulu ... 3s²3p⁶. Atomun dövri sistem cədvəlində yerini

müəyyən edin. dövr ,, qrup (Çəki: 1)

- 4 4B
 - 3 2A
 - 4 2A
 - 3 7B
 - 4 6A
-

Sual: 1. 15p atomu üçün hansı ifadə doğrudur? I. 3-cü təbəqəsinin bütün orbitallarında elektron var II. 4 orbitalı elektronla tam dolub III. 5 valent elektronu var (Çəki: 1)

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

Sual: Atomun hansı göstəriciləri dövrlər üzrə dəyişir? (Çəki: 1)

- elektromənfilik
 - xarici elektron təbəqəsində elektronların sayı
 - atomda elektron təbəqələrinin sayı
 - atom kütləsi
 - atom radiusu
-

Sual: Dövri sistemin dövrlər və qruplar üzrə əsas yarımqrup elementlərinin radiusları necə dəyişir? dövrlərdə qruplarda (Çəki: 1)

- azalır artır
 - azalır azalır
 - artır dəyişir
 - dəyişir artır
 - azalır dəyişir
-

Sual: Elektron formulu verilmiş elementləri oksidləşdiricilik qabiliyyətlərinin artma ardıcılığı ilə düzün. I. ... 2s22p3 II. ... 2s22p5 III. ... 3s23p3 (Çəki: 1)

- I<II<III
 - III<II<I
 - III<I<II
 - II<III<I
 - II<I<III
-

Sual: Hansı atom cütündə neytron sayı eynidir? (Çəki: 1)

- $^{35}_{17}\text{Cl}$ $^{37}_{17}\text{Cl}$
 - $^{40}_{19}\text{K}$ $^{40}_{20}\text{Ca}$
 - $^{24}_{11}\text{Na}$ $^{24}_{12}\text{Mg}$
 - $^{37}_{17}\text{Cl}$ $^{40}_{20}\text{Ca}$
 - ^1_1H ^3_1H
-

Sual: Hansı sıradakı elementlər oxşar xassəli deyildirlər? (Çəki: 1)

- Li, Na, K
- F, Cl, Br
- He, Ne, Ar
- O, S, Se
- Mg, Al, P

Sual: Normal halda 3d-yarımsəviyyəsində 6 elektron olan elementin sıra nömrəsini göstərin. (Çəki: 1)

- 24
- 25
- 26
- 23
- 27

Sual: s və p-elementləri üçün hansı ifadə səhvdir? (Çəki: 1)

- qruplar üzrə yuxarıdan aşağı atom radiusu artır
- qruplar üzrə yuxarıdan aşağı elektromənfilik azalır
- dövrlər üzrə soldan sağa atom radiusu azalır
- dövrlər üzrə soldan sağa elektromənfilik azalır
- dövrlər üzrə soldan sağa elektromənfilik azalır

Bölmə: 0401

Ad	0401
Suallardan	27
Maksimal faiz	27
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Qeyri-polyar kovalent rabitələr birləşmələr sırasını göstərin. (Çəki: 1)

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

Sual: Etilen molekulunda neçə σ (siqma) və π (pi) rabitə var? (Çəki: 1)

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

Sual: Polyar-kovalent rabitəli birləşmələr sırasını göstərin. (Çəki: 1)

- NaCl, LiCl, KCl

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

Sual: Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur? (Çəki: 1)

- HF
 - C₂H₅OH
 - $\text{CH}_3 - \text{C} \begin{array}{l} \text{// O} \\ \text{\textbackslash OH} \end{array}$
 - C₂H₅ - O - C₂H₅
 - $\text{CH}_3 - \underset{\text{OH}}{\text{CH}} - \text{CH}_3$
-

Sual: Hansı birləşmədə həm ion, həm də polyar-kovalent rabitə var? (Çəki: 1)

- H₂SO₄
 - KBr
 - Na₂SiO₃
 - CH₃NH₂
 - CH₃OH
-

Sual: (Çəki: 1)

Hansı orbitalların örtülməsi π-rabitə yarada bilər?

- SP² - SP²
 - SP² - P
 - P - P
 - SP - P
 - SP² - S
-

Sual: Hansı reaksiyadan alınan birləşmədə donor-akseptor mexanizmi ilə polyar kovalent rabitə yaranır? (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı qrupdakı hər iki maddədə atomlar arasında üçqat rabitə mövcuddur? (Çəki: 1)

- C₂H₄, P₄
- PH₃, C₂H₄

- CO; NH₃
 C₂H₂; N₂
 O₃; Cl₂
-

Sual: Hansı sıra birləşmələrində donör-akseptor mexanizmi üzrə əmələ gələn kimyəvi rabitə var? (Çəki: 1)

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

Sual: ... 2S²2p⁵ elektron formuluna malik elementin ən kiçik(x) və ən böyük (y) oksidəşmə dərəcəsinə müəyyən edin. x y (Çəki: 1)

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

Sual: XY₃ tipli ion rabitəli birləşmədə ionlar 120 elektrondur. XY₃ molekulunda cəmi 40 elektron var. Neytral x və y atomlarının qısa elektron formulunu müəyyən edin. x y (Çəki: 1)

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

Sual: (Çəki: 1)

ClO₄⁻ ionunda xlor atomunun elektron formulunu müəyyən edin (

¹⁷Cl, ⁸O)

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

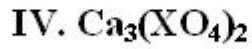
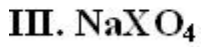
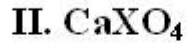
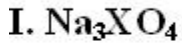
Sual: (Çəki: 1)

Hansı orbitalların örtülməsi π-rabitə yarada bilər?

- SP² – SP²
 SP² – P
 P – P
 SP – P
 SP² – S
-

Sual: (Çəki: 1)

Hansı birləşmələrdə x elementinin oksidləşmə dərəcəsi eynidir?



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

Sual: Etilen molekulunda neçə σ (siqma) və π (pi) rabitə var? (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı birləşmədə həm ion, həm də polyar-kovalent rabitə var? (Çəki: 1)

- H_2SO_4
 KBr
 Na_2SiO_3
 CH_3NH_2
 CH_3OH
-

Sual: Hansı birləşmədə oksigen ən yüksək oksidləşmə dərəcəsi göstərir? (Çəki: 1)

- CaO
 Na_2O_2
 O_2
 NO_2
 OF_2
-

Sual: Hansı element cütünün maksimum valentliyi dövri sistem cədvəlində qrup nömrəsinə bərabər deyil? (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı qrupdakı hər iki maddədə atomlar arasında üçqat rabitə mövcuddur? (Çəki: 1)

- C_2H_4 ; P_4
 PH_3 ; C_2H_4
 CO; NH_3
 C_2H_2 ; N_2

O_3 ; Cl_2

Sual: Hansı maddə molekulunda donor-akseptor mexanizmi ilə əmələ gəlmiş kovalent rabitə var? I. NH_3 II. NH_4Cl III. CO IV. CO_2 (Çəki: 1)

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

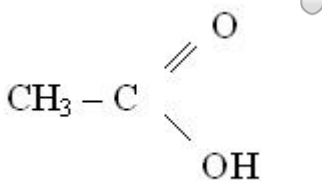
Sual: Hansı maddədə həm ion, həm də kovalent rabitə vardır? (Çəki: 1)

- $C_6H_{12}O_6$
 CH_4
 Na_2SO_4
 $CaCl_2$
 C_2H_5OH
-

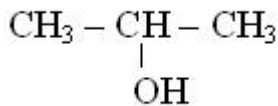
Sual: Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur? (Çəki: 1)

HF

C_2H_5OH



$C_2H_5 - O - C_2H_5$



Sual: Hansı reaksiyadan alınan birləşmədə donor-akseptor mexanizmi ilə polyar kovalent rabitə yaranır? (Çəki: 1)

- $Fe_2O_3 + H_2 \rightarrow$
 $NO + O_2 \rightarrow$
 $NaCl + H_2SO_4 \rightarrow$
 $NH_3 + H_3PO_4 \rightarrow$
 $Mg(OH)_2 + HNO_3 \rightarrow$
-

Sual: Hansı sıra birləşmələrində donor-akseptor mexanizmi üzrə əmələ gələn kimyəvi rabitə var? (Çəki: 1)

- NH_4Cl , NH_4NO_3
 CH_3COONa , CH_3COONH_4
 $(NH_4)_2CO_3$, $KMnO_4$
 HBr , KNO_3
 CO , $CaSO_4$
-

Sual: Hansı sıradaki maddələrin tərkibində yalnız polyar kovalent rabitə var? (Çəki: 1)

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

Sual: Qeyri-polyar kovalent rabitələr birləşmələr sırasını göstərin. (Çəki: 1)

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

Sual: Polyar-kovalent rabitəli birləşmələr sırasını göstərin. (Çəki: 1)

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

Bölmə: 0501

Ad	0501
Suallardan	20
Maksimal faiz	20
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Kimyəvi reaksiyanın sürətinin ölçü vahidini göstərin. (Çəki: 1)

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

Sual: Kimyəvi tarazlığa hansı faktor təsir etmir? (Çəki: 1)

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

Sual: H₂(q)+S(b) ⇌ H₂S(q)+Q reaksiyasında tarazlığın sağ tərəfə yönəlməsi üçün hansı faktorlar təsir edir? I. temperaturun artması II. temperaturun azalması III. təzyiqin artması IV. H₂-nin qatılığının artması (Çəki: 1)

- I, IV

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

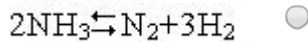
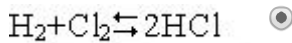
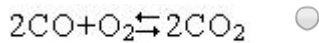
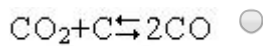
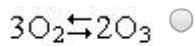
Sual: $\text{CH}_4(\text{q}) + \text{H}_2\text{O}(\text{q}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{q}) + 3\text{H}_2(\text{q}) - Q$ reaksiyasında tarazlığı məhsulun alınması istiqamətinə necə yönəltmək olar? (Çəki: 1)

- H₂-nin qatılığını artırmaqla
 - temperaturu azaltmaqla
 - təzyiqi artırmaqla
 - katalizator tətbiq etməklə
 - suyun qatılığını artırmaqla
-

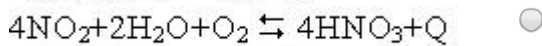
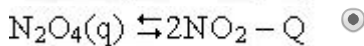
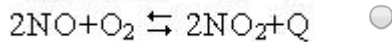
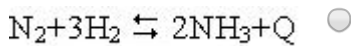
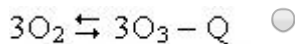
Sual: Hansı faktorlar kimyəvi tarazlığa təsir edir? I. qatılıq II. inhibitor III. temperatur IV. katalizator (Çəki: 1)

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

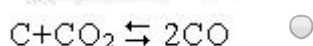
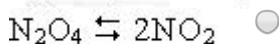
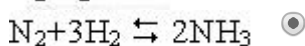
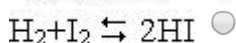
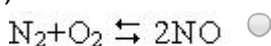
Sual: Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir? (Çəki: 1)



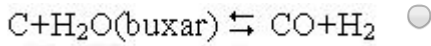
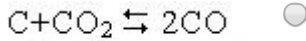
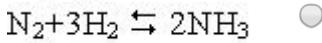
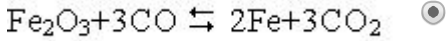
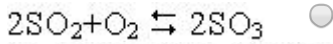
Sual: Hansı halda təzyiqin artması və temperaturun azalması tarazlığı başlanğıc maddələr alınan tərəfə yönəldir? (Çəki: 1)



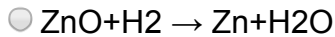
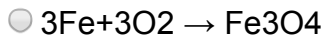
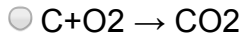
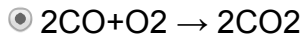
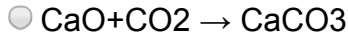
Sual: Hansı halda təzyiqin azalması tarazlığı başlanğıc maddələr istiqamətinə yönəldir? (Çəki: 1)



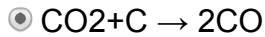
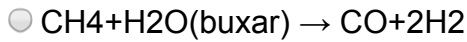
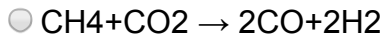
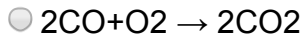
Sual: Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir? (Çəki: 1)



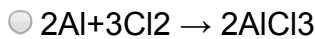
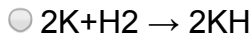
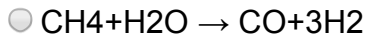
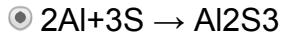
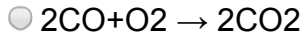
Sual: Homogen reaksiyanı göstərin. (Çəki: 1)



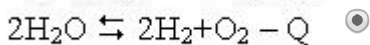
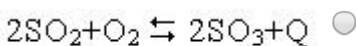
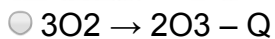
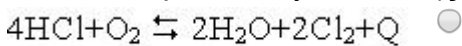
Sual: Heterogen sistemi göstərin. (Çəki: 1)



Sual: Hansı reaksiyanın sürətinə tarazlığın dəyişməsi təsir etmir? (Çəki: 1)



Sual: Temperaturun artması və təzyiqin azalması hansı halda tarazlığı reaksiya məhsullarının alınması istiqamətinə yönəldir? (Çəki: 1)



Sual: (Çəki: 1)

$4\text{HCl}(\text{q}) + \text{O}_2(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{Cl}_2(\text{q}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{q})$ 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

yalnız II

II, III

yalnız I

- I, III, IV
 - II, IV
-

Sual: 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. (Çəki: 1)

- 100
 - 150
 - 200
 - 250
 - 500
-

Sual: 240 q 25%-li məhluldakı suyun mol sayını müəyyən edin. (Çəki: 1)

- 18
 - 16
 - 10
 - 12
 - 8
-

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

- 5
 - 10
 - 20
 - 12
-

Sual: 200 q 20%-li duz məhluluna 120 q duz əlavə edilir. Məhlulun qatılığı hesablayın? (Çəki: 1)

- 25
 - 30
 - 40
 - 50
 - 30
-

Sual: Adsorbsiya nədir? (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı maddələr adsorbatlar adlanır? (Çəki: 1)

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

Bölmə: 0502

Ad	0502
Suallardan	44
Maksimal faiz	44
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Temperaturu 30C artırıdıda reaksiyanın sürəti neçə dəfə artar? Temperatur əmsalı 2-dir. (Çəki: 1)

- 9
- 3
- 81
- 8
- 18

Sual: Temperatur əmsalı 2 olan reaksiyanın sürətini 80C-dən 50C-yə qədər azaltdıqda reaksiyanın sürəti necə dəyişilir? (Çəki: 1)

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

Sual: Reaksiya 100C temperaturda 40 dəqiqəyə qurtarır. Həmin reaksiya 130C temperaturda neçə dəqiqəyə qurtarar? Temperatur əmsalı 2-dir. (Çəki: 1)

- 20
- 5
- 10
- 120
- 15

Sual: Reaksiya 30C temperaturda 60 saniyəyə qurtarır. Həmin reaksiya 50C temperaturda neçə saniyəyə qurtarar? Temperatur əmsalı 2-dir. (Çəki: 1)

- 60
- 15
- 40
- 30
- 90

Sual: 50C temperaturda 180 saniyə ərzində reaksiya qurtarır. 70C-də həmin reaksiya neçə saniyəyə qurtarar? Temperatur əmsalı 3-dür. (Çəki: 1)

- 180
- 120
- 60
- 20
- 16

Sual: 20C-də reaksiya 20 dəqiqə ərzində qurtarır. Əgər temperatur əmsalı 2 olarsa, həmin reaksiya 50C-də neçə dəqiqəyə qurtarar? (Çəki: 1)

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

Sual: Reaksiya 50C-də 30 saniyə ərzində qurtarır. Bu reaksiya 30C temperaturda neçə saniyədə qurtara bilər? Reaksiyanın temperatur əmsalı 2-dir. (Çəki: 1)

- 60
 - 90
 - 120
 - 140
 - 180
-

Sual: Temperaturu 70C-dən 20C-dək azaltdıqca reaksiyanın sürəti neçə dəfə azalır? Sürətin temperatur əmsalı 3-dür. (Çəki: 1)

- 81
 - 162
 - 210
 - 243
 - 313
-

Sual: 40C temperaturda reaksiyanın sürəti 0,6 mol/l-san. Sürətin temperatur əmsalı 3-ə bərabər olarsa, 80C temperaturda reaksiyanın sürətini tapın. (Çəki: 1)

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

Sual: Temperaturu 245C-dən 265C-ə qədər artırıqda reaksiyanın sürəti neçə dəfə artar? (Çəki: 1)

- 9
 - 27
 - 3
 - 81
 - 18
-

Sual: (Çəki: 1)

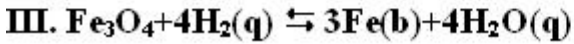
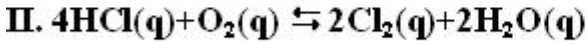
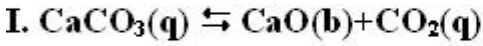
$\text{CH}_4(\text{qaz}) + \text{H}_2\text{O}(\text{buxar}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{qaz}) + 3\text{H}_2(\text{qaz}) - Q$ reaksiyasında hansı faktorların təsiri ilə kimyəvi tarazlıq sağa yönəlir?

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

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

Sual: (Çəki: 1)

Hansı reaksiyada təzyiqin artırılması tarazlığı başlanğıc maddələri tərs yönəldir?



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

Sual: Natrium-hidroksidin ərintisinin elektrolizində hansı məhsullar alınır? (Çəki: 1)

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

Sual: Hidrogen atomunda elektronun enerjisini xarakterizə edən müddəni göstərin. (Çəki: 1)

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

Sual: Maqnit kvant ədədi üçün göstərilən müddələrdən hansı doğrudur. (Çəki: 1)

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

Sual: Elementin dövrü dəyişən xassəsinin nüvənin müsbət yükü ilə əlaqələndirilməsi hansı qanuna əsaslanır? (Çəki: 1)

- Mozli qanunu
- Avoqadro qanunu
- Həndəsi nisbət qanunu
- Həcmi nisbət qanunu
- Ekvivalentlər qanunu

Sual: $L = 2$ olan yarımsəviyyədə maksimum neçə elektron olar? (Çəki: 1)

- 10
 - 8
 - 6
 - 18
 - 20
-

Sual: $\text{CH}_4(\text{q}) + \text{H}_2\text{O}(\text{q}) \rightleftharpoons 3\text{H}_2(\text{q}) + \text{CO}(\text{q}); \Delta H > 0$ Sistemdə kimyəvi tarazlıq hansı şəraitdə sağa yerini dəyişər? (Çəki: 1)

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

Sual: Kationa görə hidrolizə uğrayan duzların sırasını göstərin. (Çəki: 1)

- NH_4Cl , AlCl_3 , $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$
 - KCN , KNO_2 , Na_2CO_3 , K_3PO_4
 - $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$, Na_2CO_3 , K_3PO_4
 - NH_4Cl , AlCl_3 , KCN , KNO_2 ,
 - KNO_2 , Na_2CO_3 , AlCl_3 , $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
-

Sual: $\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} = \text{BaSO}_4 \downarrow$ Qısa ion tənliyi hansı maddələr arasında gedən reaksiyaya uyğundur? (Çəki: 1)

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

Sual: $\text{CO}_2(\text{q}) + \text{C}(\text{b}) \rightleftharpoons 2\text{CO}(\text{q}); \Delta H > 0$ Sistemdə kimyəvi tarazlıq hansı şəraitdə sağa yerini dəyişər? (Çəki: 1)

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

Sual: $\text{SiO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{H}_2\text{SiO}_3 \downarrow$ Qısa ion tənliyi hansı maddələr arasında gedən reaksiyaya uyğundur? (Çəki: 1)

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

Sual: $H_2(g) + Br_2(g) \rightleftharpoons 2HBr(g)$; $\Delta H < 0$ Sistemdə kimyəvi tarazlıq hansı şəraitdə sağa yerini dəyişər? (Çəki: 1)

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

Sual: Kimyəvi elementlərin təbii təsnifatı nəyə əsaslanır? (Çəki: 1)

- dövrü qanuna
 - atomun quruluşuna
 - valentliyə
 - atomun Rezerford modelinə
 - Pauli peinsipinə
-

Sual: Mozli qanununa görə kimyəvi elementlərin təbii təsnifatı atomların hansı xasəsinə əsaslanır? (Çəki: 1)

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

Sual: Dövrü qanunun inkişafında birinci dövr necə adlanır? (Çəki: 1)

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

Sual: Dövrü qanunun inkişafında ikinci dövr necə adlanır? (Çəki: 1)

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

Sual: Dövrü qanunun inkişafında kimyəvi dövr nəyə əsaslanırdı? (Çəki: 1)

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

Sual: Dövrü qanunun inkişafında fiziki dövr nəyə əsaslanırdı? (Çəki: 1)

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

- elementlərin və onların birləşmələrinin fiziki xassələrinə
 - elementlərin məlum olan birləşmələrinin sayına
-

Sual: Kimyəvi elementlərin dövri sistemi nədir? (Çəki: 1)

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

Sual: Aşağıda verilən müddələrdən hansı atomun quruluşu ilə elementlərin dövri sistemi arasında əlqəni ifadə edir. (Çəki: 1)

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

Sual: İkinci dövr elementlərinin atomları üçün hansı tip elektron konfigurasiyası xarakterikdir? (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı maddələr adsorbentlər adlanır? (Çəki: 1)

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

Sual: Adsorbsiya prosesi nədir? (Çəki: 1)

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

Sual: Ağac kömürünün adsorbsiyası hansı həlledicidə yüksək olur? (Çəki: 1)

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

Sual: Kalium-sulfatın suda məhlulunun elektrolizində katodda hansı proses gedər? (Çəki: 1)

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

Sual: Məhlulda duzların bir molunun dissosiasiyasından əmələ gələn ionların ümumi sayının ardıcıl artmasının sırasını göstərin. (Çəki: 1)

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

Sual: $\text{NH}_4\text{HCO}_3 + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{NH}_4\text{OH} + \text{H}_2\text{CO}_3$ Hidroliz reaksiyasının ion tənliyini göstərin. (Çəki: 1)

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

Sual: $\text{HCO}_3^- + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{OH}^- + \text{H}_2\text{CO}_3$ Hidroliz reaksiyasının ion tənliyinə uyğun gələn molekulyar tənliyi göstərin. (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı elementin atomunda normal halda qoşalaşmamış üç valent Elektronu var? (Çəki: 1)

- azot
 - arqon
 - bor
 - silisium
 - maqnezium
-

Sual: Aşağıda verilən valent elektron təbəqələrindən hansından elektron qoparmaq üçün az enerji sərf olunur? (Çəki: 1)

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

Sual: Nüvənin daxilində orta sıxlıq nədən asılıdır? (Çəki: 1)

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

Sual: Atomun valent təbəqəsinin həyəcanlanmış halına uyğun gələn elektron formulunu göstərin. (Çəki: 1)

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

Sual: Atomun valent təbəqəsinin normal halına uyğun gələn elektron formulunu göstərin (Çəki: 1)

- 2s22p4
 - 2s12p2
 - 2s12p3
 - 3s13p1
 - 3s13p1
-

Bölmə: 0601

Ad	0601
Suallardan	31
Maksimal faiz	31
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Həllolma əmsalının ölçü vahidini göstərin. (Çəki: 1)

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

Sual: Temperaturun artması ilə qazların həll olması necə dəyişir? (Çəki: 1)

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

Sual: Normal məhlulun ölçü vahidini göstərin. (Çəki: 1)

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

Sual: Həllolma haqqında hansı ifadə doğrudur? (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı üç metal natrium hidrokسيد məhlulu ilə reaksiyaya girmir? (Çəki: 1)

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

Sual: 20 q kalsium xloridi 180 ml suda həll etdilər. Alınmış məhlulda kalsium xloridin kütlə payını tapın. (Çəki: 1)

- 9
 - 10
 - 11
 - 14
 - 18
-

Sual: Doymuş məhlulda duzun kütlə payı 20%-dir. 100q suda həll olan məhlulda bu duzun kütləsini hesablayın. (Çəki: 1)

- 10
 - 18
 - 25
 - 30
 - 35
-

Sual: Təzyiqin artması ilə hansı birləşmənin həll olması artır? (Çəki: 1)

- KCl
 - NaNO₃
 - Na₂O
 - CO₂
 - H₂SO₄
-

Sual: Hansı birləşmə suda həll olmur? (Çəki: 1)

- NaCl
- Ca(OH)₂
- KNO₃
- Na₂SO₄

CaCO₃

Sual: Hansı sıradakı maddələrin temperaturun artması ilə həll olması azalır? (Çəki: 1)

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

Sual: Temperaturun yüksəlməsi ilə hansı iki maddənin suda həll olması azalır? (Çəki: 1)

- CO, NaCl
Na₂CO₃, C₁₂H₂₂O₁₁
NH₃, HCl
O₂, NaNO₃
C₁₂H₂₂O₁₁, NH₄Cl
-

Sual: Elektrolitlərin suda məhlullarının elektrik cərəyanını keçirməsində hansı hissəciklər iştirak edir? (Çəki: 1)

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

Sual: . 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) (Çəki: 1)

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

Sual: 10 q duz 40 q suda həll edilir. Alınan məhlulda duzun kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 11:59:42) (Çəki: 1)

- 5
 10
 20
 25
 40
-

Sual: 20 q kalsium xloridi 180 ml suda həll etdilər. Alınmış məhlulda kalsium xloridin kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 11:59:44) (Çəki: 1)

- 9
 10
 11
 14
 18

Sual: 20%-li məhlul hazırlamaq üçün 40 q şəkər neçə qram suda həll edilməlidir. (Sürət 27.11.2013 11:59:47) (Çəki: 1)

- 40
 - 80
 - 160
 - 200
 - 260
-

Sual: 200 q 40%-li məhlulda həll olmuş maddənin kütləsini tapın. (Sürət 27.11.2013 11:59:50) (Çəki: 1)

- 20
 - 40
 - 50
 - 80
 - 100
-

Sual: 200 q doymuş məhlulda şəkərin kütlə payı 60%-dir. Həmin temperaturda şəkərin həllolma əmsalını hesablayın. (Sürət 27.11.2013 11:59:53) (Çəki: 1)

- 400
 - 600
 - 800
 - 1250
 - 1500
-

Sual: 200 ml 0,5 mol/l KOH məhlulu hazırlamaq üçün neçə mol qələvi lazımdır? (Sürət 27.11.2013 11:59:56) (Çəki: 1)

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

Sual: 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) (Çəki: 1)

- 50
 - 100
 - 200
 - 250
 - 500
-

Sual: Doymuş məhlulda duzun kütlə payı 20%-dir. 100q suda həll olan məhlulda bu duzun kütləsini hesablayın. (Sürət 27.11.2013 12:00:01) (Çəki: 1)

- 10
 - 18
 - 25
 - 30
 - 35
-

Sual: Həllolma əmsalının ölçü vahidini göstərin. (Sürət 27.11.2013 12:00:04) (Çəki: 1)

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

Sual: Həllolma haqqında hansı ifadə doğrudur? (Sürət 27.11.2013 12:00:07) (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı birləşmə suda həll olmur? (Sürət 27.11.2013 12:00:11) (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı sıradakı maddələrin temperaturun artması ilə həll olması azalır? (Sürət 27.11.2013 12:00:14) (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı üç metal natrium hidrokسيد məhlulu ilə reaksiyaya girmir? (Sürət 27.11.2013 12:00:17) (Çəki: 1)

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

Sual: Normal məhlulun ölçü vahidini göstərin. (Sürət 27.11.2013 12:00:20) (Çəki: 1)

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

Sual: Tərkibində 4 q NaOH olan 250 ml məhlulun molyar qatılığını hesablayın. (Sürət 27.11.2013 12:00:32) (Çəki: 1)

- 0,1

- 0,2
 0,4
 0,5
 1

Sual: Təzyiqin artması ilə hansı birləşmənin həll olması artır? (Sürət 27.11.2013 12:00:35)
(Çəki: 1)

- KCl
 NaNO₃
 Na₂O
 CO₂
 H₂SO₄

Sual: Temperaturun artması ilə qazların həll olması necə dəyişir? (Sürət 27.11.2013 12:00:38)
(Çəki: 1)

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

Sual: Temperaturun yüksəlməsi ilə hansı iki maddənin suda həll olması azalır? (Sürət 27.11.2013 12:00:42) (Çəki: 1)

- CO, NaCl
Na₂CO₃, C₁₂H₂₂O₁₁
NH₃, HCl
O₂, NaNO₃
C₁₂H₂₂O₁₁, NH₄Cl

Bölmə: 0701

Ad	0701
Suallardan	21
Maksimal faiz	21
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: CuCl₂-nin suda məhlulu üçün düzgün ifadə hansıdır? I. elektrik keçirir II. qələvi mühiti yaradır III. turş mühit yaradır (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı ifadə doğru deyil? (Çəki: 1)

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

Sual: Mənfi yüklü ionları göstərin. I. dihidroortofosfat II. ammonium III. sulfat (Çəki: 1)

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

Sual: Yalnız zəif elektrolitlərdən ibarət sıranı göstərin. (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı maddəni suda həll etdikdə məhlulda qələvi mühit yaranır? (Çəki: 1)

- NH₃
 - CO₂
 - SO₂
 - H₂S
 - NO₂
-

Sual: (Çəki: 1)

SO₄²⁻, Cl⁻ və CO₃²⁻ ionlarını uyğun olaraq hansı sıradakı kationlarla təyin

etməklər?

- Ca²⁺, Ag⁺, Na⁺
 - Ba²⁺, Ag⁺, H⁺
 - K⁺, Na⁺, Ca²⁺
 - Ca²⁺, Na⁺, H⁺
 - K⁺, Ag⁺, Ca²⁺
-

Sual: (Çəki: 1)

Mg²⁺ + 2OH⁻ → Mg(OH)₂ reaksiyasını aparmaq üçün hansı maddə

götürülməlidir?

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

• Mg(NO₃)₂, NaOH

Sual: 1 mol AlCl₃ suda həll olduqda məhlulda cəmi neçə ion əmələ gələr (dissosiasiya dərəcəsi α=100%)? (Çəki: 1)

- 24,08·10²³
- 6,02·10²³
- 3,01·10²³
- 24,08·10²⁴
- 12,04·10²³
-

Sual: Bərabər mol miqdarında götürülmüş hansı elektrolitin suda məhlulunda daha çox ion olar (bütün elektrolitlər üçün α=100% qəbul etməli)? (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı elektrolitlər mərhələli dissosiasiya edir? I. Ca(OH)₂ II. NaHSO₄ III. Mg(OH)Cl IV. AlCl₃ (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir? (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı reaksiya sulu məhlulda axıra qədər getmir? (Çəki: 1)

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

Sual: K₂S-in suda məhlulu üçün düzgün ifadə: I. elektrik keçirir II. qələvi mühit yaradır III. turş mühit yaradır (Çəki: 1)

- I, II
- II, III
- I, III
- yalnız I

yalnız III

Sual: natrium-asetat duzunun hidrolizini zəiflətmək üçün məhlula hansı maddə əlavə olunur? (Çəki: 1)

- NaOH
 - H₂SO₄
 - H₂O
 - HNO₃
 - HCl
-

Sual: Dissosiasiya dərəcəsi 40% olan elektrolitin 500 molekulundan neçəsi dissosiasiya edib? (Çəki: 1)

- 100
 - 200
 - 300
 - 400
 - 250
-

Sual: Natrium-xloridin ərintisinin elektrolizi zamanı katodda 4,6 q metal alınmışdır. Anodda ayrılan xlorun həllimini (n.ş-də) hesablayın. (Çəki: 1)

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

Sual: . Hansı duzun hidrolizindən turş duz alınır? I. CaCl₂ II. NaNO₃ III. K₂S (Çəki: 1)

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

Sual: 555 q 20% -li CaCl₂ məhlulunu tam elektroniz etdikdə elektrodlarda neçə (n.ş-də) l qaz ayrılır Mh (CaCl₂)= (Çəki: 1)

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

Sual: Natrium –hidrokarbonat məhlulunu qızdırdıqda mühit necə dəyişər? (Çəki: 1)

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

Sual: Molekulların davamlılığının ardıcıl azalmasına dair verilən sxemlərdən hansı doğrudur? (Çəki: 1)

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

Sual: Natrium –sulfidin Na₂S hidrolizinin sürətini azaltmaq üçün onun məhluluna hansı maddə əlavə edilməlidir? (Çəki: 1)

- NaOH
- H₂SO₄
- SO₂
- Na₂SO₄
- HCl

Bölmə: 0801

Ad	0801
Suallardan	17
Maksimal faiz	17
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Fe+HCl → sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsalı neçədir? (Çəki: 1)

- 6
- 4
- 1
- 3
- 2

Sual: (Çəki: 1)

$Cl^{+7} \rightarrow Cl^1$ sxeminə neçə elektron qəbul edilmişdir?

- 5
- 7
- 4
- 6
- 8

Sual: Yalnız reduksiyaediciyi göstərin. (Çəki: 1)

- C
- Cl₂
- S-2
- Fe+2
- Cu+

Sual: Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil? (Çəki: 1)

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

Sual: (Çəki: 1)

Hansı duz hidroliz etmir?

I. K₂CO₃ II. AgCl III. KCl IV. AgNO₃

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

Sual: Hidroliz etməyən maddəni göstərin. (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı maddəni suda həll etdikdə qələvi mühit yaranar? (Çəki: 1)

- LiCl
 - K₂CO₃
 - CuSO₄
 - HClO₄
 - BaSO₄
-

Sual: Hansı duz suda pis həll olur? (Çəki: 1)

- CuSO₄
 - FeSO₄
 - MgSO₄
 - CaSO₄
 - ZnSO₄
-

Sual: Hansı duzu suda həll etdikdə turş mühit yaranır? (Çəki: 1)

- NaCl
 - K₂SO₄
 - Na₂CO₃
 - NH₄Cl
 - KNO₃
-

Sual: Hansı duzun hidrolizindən əsasi duz alınır? (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı sırada olan hər iki duzu suda həll etdikdə turş mühit yaranır? (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı sıradakı duzlar hidrolizə uğrayır? (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı duz hidroliz etmir? I. K₂CO₃ II. AgCl III. KCl IV. AgNO₃ (Çəki: 1)

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

Sual: BaCl₂ məhluluna artıq miqdarda K₂SO₄ əlavə etdikdə məhlulda hansı ionlar qalmaz? (Çəki: 1)

- yalnız Ba²⁺
 - yalnız Cl⁻
 - yalnız K⁺
 - yalnız SO₄²⁻
 - Ba²⁺ və SO₄²⁻
-

Sual: Tərkibində 0,2 mol TeCl₃ duzu olan 200 ml məhlulda Cl⁻ ionlarının molyar qatılığını (mol/l-lə) hesablayın. (TeCl₃-ün dissosiasiyasını 100%qəbul etməli) (Çəki: 1)

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

Sual: Xlorid turşusunun dissosiasiya dərəcəsi 60% -dir. Bu məhlulda hər 3000 molekuldan neçəsi dissosiasiya etmişdir? (Çəki: 1)

- 1800

- 1500
- 1600
- 1000
- 1200

Sual: $\text{Ca} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{N}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$ Reaksiya tenliyində oksidləşdiricinin əmsalını müəyyən edin. (Çəki: 1)

- 1
- 4
- 2
- 8
- 10

Bölmə: 1001

Ad	1001
Suallardan	20
Maksimal faiz	20
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	3 %

Sual: K_2SO_4 və MgCl_2 duzlarının məhlullarının elektrolizi zamanı katodda hansı maddə ayrılır? (Çəki: 1)

- K
- Mg
- H_2
- K və Mg
- H_2 və Mg

Sual: Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır? (Çəki: 1)

- CuCl_2
- CuSO_4
- NaCl
- NaNO_3
- K_2SO_4

Sual: Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır? (Çəki: 1)

- CuCl_2
- $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- KCN
- KNO_3
- Na_2SO_4

Sual: Hansı iki duzun məhlullarının elektrolizi zamanı elektrodlarda hidrogen və oksigen ayrılır?

(Çəki: 1)

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

Sual: Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı anodda oksigen ayrılır? (Çəki: 1)

- KCl
- Na_2S
- CuSO_4
- NaBr
- KCl
-

Sual: Hansı sıradakı duz məhlullarının elektrolizi zamanı katodda yalnız metal ayrılır? (Çəki: 1)

- $\text{AlCl}_3, \text{KNO}_3$
- Na_3PO_4
- $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2, \text{CuCl}_2$
- $\text{ZnCl}_2, \text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2, \text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
-

Sual: (Çəki: 1)

Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı məhlulda qas alınır?

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

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

Sual: Hansı duz məhlulunun elektrolizi zamanı katodda hidrogen ayrılmaz? (Çəki: 1)

- NaCl
- KNO_3
- CaCl_2
- $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
- CuSO_4
-

Sual: Hansı iki duzun məhlullarının elektrolizi zamanı katodda yalnız hidrogen ayrılır? (Çəki: 1)

- $\text{NaNO}_3, \text{CuCl}_2$
- $\text{K}_2\text{SO}_4, \text{Hg}(\text{NO}_3)_2$
- $\text{AgNO}_3, \text{CaCl}_2$
- $\text{CuSO}_4, \text{Al}(\text{NO}_3)_3$

Na₂S, Ca(NO₃)₂

Sual: Hansı qrup maddələr sənayedə elektroliz üsulu ilə alınır? (Çəki: 1)

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

Sual: Kalium sulfid məhlulunun elektrolizi zamanı anodda hansı maddə ayrılır? (Çəki: 1)

- O₂
 - H₂
 - S
 - SO₂
 - H₂S
-

Sual: KCl-in doymuş məhlulunun elektrolizi zamanı katodda 5,6l hidrogen ayrılmışdır. Anodda hansı qaz və hansı həcmdə ayrılmışdır? (Çəki: 1)

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

Sual: KCl-in doymuş məhlulunun elektrolizi zamanı katodda 5,6l hidrogen ayrılmışdır. Anodda hansı qaz və hansı həcmdə ayrılmışdır? (Çəki: 1)

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

Sual: Mis 2-xlorid məhlulunun elektrolizi zamanı anodda 5,6 l xlor ayrılmışdır. Katodda hansı maddə və nə qədər alınmışdır? (Çəki: 1)

- 16 q, Cu
 - 10 q, H₂⁻
 - 12 q, Cu
 - 14 q, H₂
 - 8 q, Cu
-

Sual: Na₂SO₄ və KNO₃ məhlullarının elektrolizi zamanı elektrod-larda hansı maddələr alınır? (Çəki: 1)

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

Sual: 0,2 mol dəmirin artıqlaması ilə götürülmüş duru sulfat turşusu ilə reaksiyasından (n.ş –də) neçə litr hidrogen qazı alınar? (Çəki: 1)

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

Sual: Neçə qram kalsiumun sulfat turşusu ilə reaksiyasından 5,6 l hidrogen qazı (n.ş –də) ayrılır? (Çəki: 1)

- 5
 - 10
 - 20
 - 40
 - 25
-

Sual: Cu, Zn, Be, Al və Fe metalları qarışığına KOH məhlulu ilə təsir edib qızdırdıqda hansı metallar məhlula keçər? (Çəki: 1)

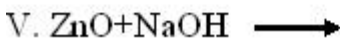
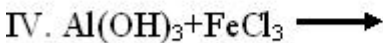
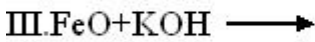
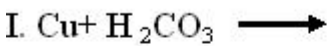
- Cu,Zu,Al
 - Cu,Cr,Al
 - Fe,Cr,Al
 - Fe,Mg,Al
 - Zn,Be,Al
-

Sual: Dəmir lövhəni X Cl duzunun sulu məhluluna saldıqda dəmirin kütləsi artır, Y Cl2 məhluluna metallarını müəyyən edin. x y (Çəki: 1)

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

Sual: (Çəki: 1)

Hansı reaksiyanın getməsi mümkün deyil?



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

Ad	1101
Suallardan	7
Maksimal faiz	7
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Metalların elektrik keçiriciliyinin artması sırasını göstərin. (Çəki: 1)

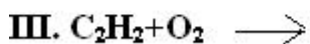
- Cu, Ag, Al
- Al, Au, Cu
- Mg, Zn, Fe
- Al, Mg, Zn
- Fe, Pb, Hg

Sual: Metalların reduksiyaedicilik xassəsinin artması sırasını göstərin. (Çəki: 1)

- Al, Mg, Na
- Na, Ca, Mg
- Ca, Al, Mg
- K, Na, Ca
- Na, Li, K

Sual: (Çəki: 1)

Hansı reaksiyalar metalların qaynaq edilməsində istifadə olunur?



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

Sual: Hidrogen hansı maddə ilə reaksiyaya daxil olur? (Çəki: 1)

- Ca
- CuO
- C₂H₄
- Si
- Fe₃O₄

Sual: İki valentli metal oksidinin 16,2 qramının hidrogen qazı ilə reaksiyası nisfi atom kütləsini hesablayın. Ar(O) = 16 (Çəki: 1)

- 24
- 40
- 65
- 64
- 137

Sual: Hansı maddə su ilə adi şəraitdə 1:1 mol nisbetində reaksiyaya daxil olur? I. Na₂O II,NaH III.Na₂O₂ (Çəki: 1)

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

Sual: (Çəki: 1)

Hansı reaksiyadan oksigenin oksidləşmə dərəcəsi olan birləşmə emrli gəlir?



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

Bölmə: 1201

Ad	1201
Suallardan	17
Maksimal faiz	17
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Qələvi metalların ümumi elektron formulu göstərin? (Çəki: 1)

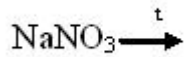
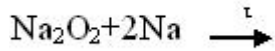
- ...ns¹
 ...ns²
 ...ns²np¹
 ...nd¹⁰ns²
 ...ns²np²

Sual: Hansı maddenin adı düzgün göstərilməmişdir? (Çəki: 1)

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

Sual: Bu reaksiyaların hansının köməyi ilə natrium-oksit almaq olar? (Çəki: 1)

- $4\text{Na} + \text{O}_2 \rightarrow$
- $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- $2\text{NaOH} + \text{Zn} \rightarrow$



Sual: Hansı oksid qələvilərlə reaksiyaya girmir? (Çəki: 1)

- CO_2
 - N_2O_5
 - SO_2
 - Na_2O
 - SO_3
-

Sual: Hansı sıradakı bütün elementlər sabit valentlidir? (Çəki: 1)

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

Sual: Natrium-xloratın formülünü göstərin. (Çəki: 1)

- NaCl
 - NaClO
 - NaClO_2
 - NaClO_3
 - NaClO_4
-

Sual: (Çəki: 1)

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

- NaCl
 - NaNO_3
 - NaOH
 - Na_2CO_3
 - $\text{Fe}(\text{OH})_2$
-

Sual: 250 q 15% məhlul hazırlamaq üçün nə qədər xörək duzu götürmək lazımdır? (Çəki: 1)

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

Sual: 28 q KOH ilə H_2SO_4 -ün qarşılıqlı təsirində neçə qram K_2SO_4 alınar? $M_r(\text{KOH})=56$, $M_r(\text{K}_2\text{SO}_4)=174$ (Çəki: 1)

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

Sual: Gösterilən duzların hansının termiki parçalanması nəticəsində eyni vaxtda əsasi və turşu oksidləri əmələ gəlir? (Çəki: 1)

- CaCO_3
 - NH_4NO_3
 - KClO_3
 - AgNO_3
 - NaNO_3
-

Sual: Hansı duzun adı düzgün deyil? (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı formul doğru deyil? (Çəki: 1)

- NaH_3PO_4
 - Na_2HPO_4
 - $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$
 - NH_4HSO_4
 - $\text{Na}(\text{OH})\text{Cl}$
-

Sual: Natrium-perxloratın formulunu göstərin. (Çəki: 1)

- NaClO_3
 - NaClO_4
 - NaClO_2
 - NaClO
 - NaCl
-

Sual: Tərkibində 1 mol NaOH və 1 mol KOH olan məhlulun üzərinə tərkibində 1 mol H_2SO_4 olan məhlul əlavə edilsə hansı duz alınar? (Çəki: 1)

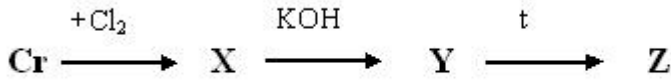
- Na_2SO_4
 - NaHSO_4
 - NaKSO_3
 - NaKSO_4
 - KHSO_4
-

Sual: CuSO_4 məhçuluna salınmış dəmir lövhənin kütləsi 8q artır. Neçə qram Cu reduksiya olunur? (Çəki: 1)

- 56
- 28

- 32
 64
 48

Sual: (Çəki: 1)



Z- maddəsinin müəyyən edin.

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

Sual: Hansı metalın duru nitrat turşusu ilə reaksiyası zamanı N+5---- N+2 reduksiya prosesi baş verir? (Çəki: 1)

- Al
 Fe
 Zn
 Cu
 Na

Bölmə: 1301

Ad	1301
Suallardan	6
Maksimal faiz	6
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: S-elementlərin sırasını göstərin. (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı duz suya müvəqqəti codluq verir? (Çəki: 1)

- CaSO₄
 MgCl₂
 MgSO₄
 Mg(HCO₃)₂
 NaHCO₃

Sual: Sənayedə CaO-di hansı birləşmədən alırlar? (Çəki: 1)

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

Sual: Suda hansı ionlar codluq yaradır? (Çəki: 1)

- Ca⁺², Mg⁺²
- Ca⁺², Na⁺
- K⁺, Na⁺
- NH₄⁺, Na⁺
- Mg⁺², K⁺

Sual: CaCO₃ – nəyin əsas tərkib hissəsidir? I. əhəng daşı II. sönmüş əhəng III. təbaşir IV. gips (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı kimyəvi formula düzdür? (Çəki: 1)

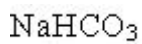
- CaHSO₄
- CaHPO₄
- CaHCO₃
- Ca(CO₃)₂
- CaH₂PO₄

BÖLMƏ: 1401

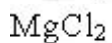
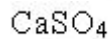
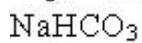
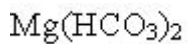
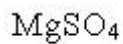
Ad	1401
Suallardan	3
Maksimal faiz	3
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Hansı duz suda daimi codluq yaradır? (Çəki: 1)

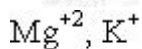
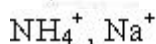
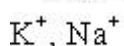
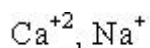
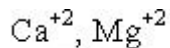
- Ca(HCO₃)₂
- NaCl
- MgSO₄
- Mg(HCO₃)₂



Sual: Hansı duz suda müvəqqəti codluq yaradır? (Çəki: 1)



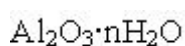
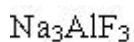
Sual: Hansı ionlar suda müvəqqəti codluq yaradırlar? (Çəki: 1)



Bölmə: 1501

Ad	1501
Suallardan	32
Maksimal faiz	32
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Al-u elektroliz yolu ilə alıqda elektrolit qismində hansı maddədən istifadə edilir? (Çəki: 1)

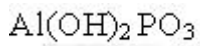
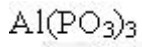
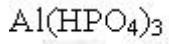
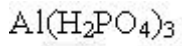
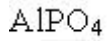


Sual: Təbiətdə geniş yayılmış metalı göstərin. (Çəki: 1)

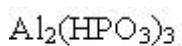
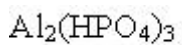
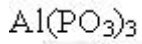
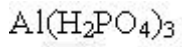
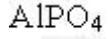


Sual: Alüminium – dihidroortofosfatın formulunu göstərin. (Çəki: 1)





Sual: Alüminium hidroortofosfatın formülünü gösterin. (Çeki: 1)



Sual: Alüminium-kloridle gümüş 1-nitratın məhsulları arasında gedən reaksiyanın qısa ion tənliyindəki əmsalların cəmini tapın. (Çeki: 1)

2

3

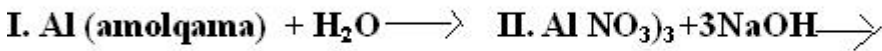
4

5

6

Sual: (Çeki: 1)

Hansı reaksiyada $Al(OH)_3$ alınır?



I, II, III

I, III, IV

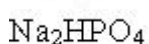
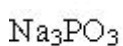
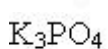
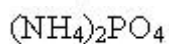
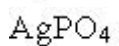
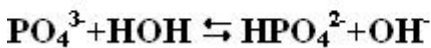
II, III, IV

I, II, IV

II, III

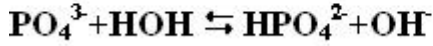
Sual: (Çeki: 1)

Hansı duzun hidrolizinin qısa ion tənliyi aşağıdakı kimidir?



Sual: (Çəki: 1)

Hansı duzum hidrolizinin qısa ion tənliyi aşağıdakı kimidir?



Ag₃PO₄

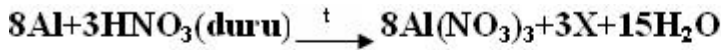
(NH₄)₂PO₄

K₃PO₄

Na₃PO₃

Na₂HPO₄

Sual: (Çəki: 1)



X maddəsinə tapın.

N₂O

NO₂

NO

N₂

NH₃

Sual: 1 mol AlCl₃-lə 4 mol NaOH-in sulu məhlulunda əmələ gələn maddə hansıdır? (Çəki: 1)

NaAlO₂

NaH₂AlO₃

Al(OH)₂Cl

Al(OH)₃

Al(OH)Cl₂

Sual: Hansı reaksiya getmir? (Çəki: 1)

Al + CuCl₂ →

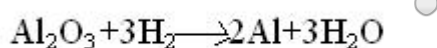
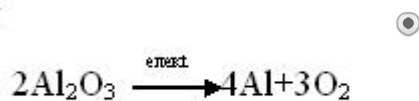
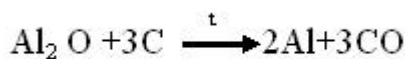
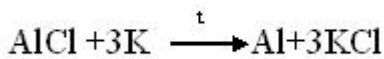
Al + AgNO₃ →

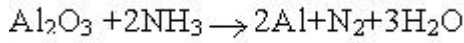
Al + KCl →

Al + FeSO₄ →

Al + FeCl₂ →

Sual: Sənayedə Al-i hansı üsulla alırlar? (Çəki: 1)





Sual: (Sürət 27.11.2013 11:54:03) (Çəki: 1)

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

I. O_2 -nin qatılığının artması II. Cl_2 -nin qatılığının artması

III. t^ozyiqin artması IV. t^ozyiqin azalması

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

Sual: (Sürət 27.11.2013 11:54:06) (Çəki: 1)

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

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

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

Sual: (Sürət 27.11.2013 11:54:08) (Çəki: 1)

2. Hansı reaksiyada təzyiq dəyişməsi tarazlığa təsir edir?

I. $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2$

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

III. $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$

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

Sual: (Sürət 27.11.2013 11:54:11) (Çəki: 1)

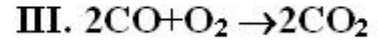
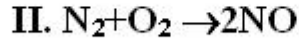
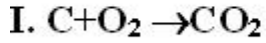
$2\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2$ reaksiyasında CO və O_2 -in tarazlıq qatılığı uyğun olaraq 1,2 və 0,8 mol/l kimidir. Tarazlıq anında CO_2 -in qatılığı 0,8 mol/l olarsa CO və O_2 -in başlanğıc qatılığını müəyyən edin.

CO O_2

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

Sual: (Sürət 27.11.2013 11:54:14) (Çəki: 1)

4. Hansı reaksiyanın sürəti $v=KCo_2$ kimidir?



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

Sual: (Sürət 27.11.2013 11:54:17) (Çəki: 1)

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

$60^{\circ}C$ -də reaksiyanın sürətini müəyyən edin.

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

Sual: $2CO+O_2 \rightarrow 2CO_2$ reaksiyasında O_2 -in sərf olunma sürəti 0,4 mol/l.san-dir. CO_2 -nin əmələgəlmə sürətini (mol/l.san) müəyyən edin. (Sürət 27.11.2013 11:54:21) (Çəki: 1)

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

Sual: $60^{\circ}C$ -də reaksiyanın sürəti 0,01 mol/l.san-dir. Reaksiyanın $110^{\circ}C$ -də sürətini hesablayın. Temperatur hər 10 $^{\circ}C$ artanda reaksiyanın sürəti 2 dəfə artır. (Sürət 27.11.2013 11:54:24) (Çəki: 1)

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

Sual: $CH_4(q)+H_2O(q) \rightarrow CO(q)+3H_2(q) - Q$ reaksiyasında taraz-lığı məhsulun alınması istiqamətinə necə yönəltmək olar? (Sürət 27.11.2013 11:54:27) (Çəki: 1)

- H_2 -nin qatılığını artırmaqla
- temperaturu azaltmaqla

- təzyiqli artırmaqla
 - katalizator tətbiq etməklə
 - suyun qatılığını artırmaqla
-

Sual: $H_2(g)+S(b) \rightleftharpoons H_2S(g)+Q$ reaksiyasında tarazlığın sağ tərəfə yönəlməsi üçün hansı faktorlar təsir edir? I. temperaturun artması II. temperaturun azalması III. təzyiqlin artması IV. H_2 -nin qatılığının artması (Sürət 27.11.2013 11:54:30) (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı faktorlar kimyəvi tarazlığa təsir edir? I. qatılıq II. inhibitor III. temperatur IV. katalizator (Sürət 27.11.2013 11:54:34) (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı halda təzyiqlin azalması tarazlığı başlanğıc maddələr istiqamətinə yönəldir? (Sürət 27.11.2013 11:54:37) (Çəki: 1)

- $N_2+O_2 \rightleftharpoons 2NO$
 - $H_2+I_2 \rightleftharpoons 2HI$
 - $N_2+3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$
 - $N_2O_4 \rightleftharpoons 2NO_2$
 - $C+CO_2 \rightleftharpoons 2CO$
-

Sual: Hansı halda təzyiqlin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir? (Sürət 27.11.2013 11:54:40) (Çəki: 1)

- $2SO_2+O_2 \rightleftharpoons 2SO_3$
 - $Fe_2O_3+3CO \rightleftharpoons 2Fe+3CO_2$
 - $N_2+3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$
 - $C+CO_2 \rightleftharpoons 2CO$
 - $C+H_2O(buxar) \rightleftharpoons CO+H_2$
-

Sual: Hansı halda tarazlıq həmişə reaksiya məhsulları istiqamətində yönəlir? I. başlanğıc maddələr qatılığını artırıqda II. təzyiqli artırıqda III. temperaturu artırıqda IV. katalizator əlavə etdikdə (Sürət 27.11.2013 11:54:47) (Çəki: 1)

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

Sual: Heterogen sistemi göstərin. (Sürət 27.11.2013 11:54:50) (Çəki: 1)

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

Sual: Homogen reaksiyanı göstərin. (Sürət 27.11.2013 11:54:53) (Çəki: 1)

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

Sual: Kimyəvi tarazlığa hansı faktor təsir etmir? (Sürət 27.11.2013 11:54:57) (Çəki: 1)

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

Sual: 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) (Çəki: 1)

- 120
 - 180
 - 230
 - 280
 - 240
-

Sual: Temperatur əmsalı 2 olan reaksiyanın sürətini 16 dəfə artırmaq üçün temperaturu neçə dərəcə artırmaq lazımdır? (Sürət 27.11.2013 11:55:04) (Çəki: 1)

- 10
 - 20
 - 30
 - 40
 - 50
-

Sual: Temperaturun artması və təzyiqin azalması hansı halda tarazlığı reaksiya məhsullarının alınması istiqamətinə yönəldir? (Sürət 27.11.2013 11:55:06) (Çəki: 1)

- $4\text{HCl} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{Cl}_2 + \text{Q}$
 - $3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{O}_3 - \text{Q}$
 - $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{SO}_3 + \text{Q}$
 - $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2 + \text{Q}$
 - $2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{H}_2 + \text{O}_2 - \text{Q}$
-

Ad	1701
Suallardan	12
Maksimal faiz	12
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Azotun atomunda neçə neytron var? (Çəki: 1)

- 5
 7
 9
 11
 13

Sual: Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir? (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı sxem səhvdir? (Çəki: 1)

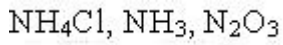
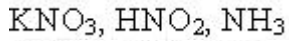
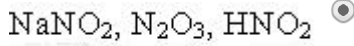
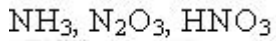
- $N^{+5} + 3e^- \rightarrow N^{+2}$
 $N^{+3} + 2e^- \rightarrow N^{+5}$
 $N^{+2} - 3e^- \rightarrow N^{+5}$
 $N^{+5} + 1e^- \rightarrow N^{+4}$
 $N^{-3} - 6e^- \rightarrow N^{+3}$

Sual: Hansı azot oksidi: - qaz halındadır; - turşu oksidi deyil; - misin duru nitrat turşusu ilə reaksiyasından alınır? (Çəki: 1)

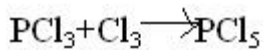
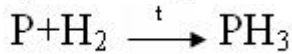
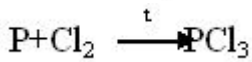
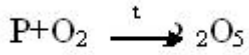
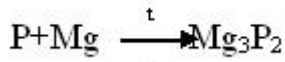
- N₂O
 NO
 N₂O₃
 NO₂
 N₂O₅

Sual: Azotun oksidləşmə dərəcəsinin +3 olduğu birləşmələr sırasını tapın. (Çəki: 1)

- N_2O_3, HNO_3, KNO_2



Sual: Hansı reaksiya doğru deyil? (Çəki: 1)



Sual: Fosforun hansı allotropik şəkildəyişməsi - atom kristal qəfəsinə malikdir - suda həll olmur - qaranlıqda işıq saçmır? I. ağ fosfor II. qırmızı fosfor III. qara fosfor (Çəki: 1)

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

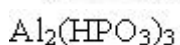
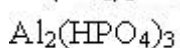
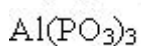
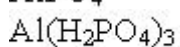
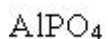
Sual: Ağ və qırmızı fosfor üçün eyni olan nədir? I. kristal qəfəsin tipi II. suda həll olma qabiliyyəti III. CS_2 -də həllolma qabiliyyəti (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı ifadə fosfin üçün düzgün deyil? (Çəki: 1)

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

Sual: Alüminium-hidrofosfatın formulunu göstərin? (Çəki: 1)



Sual: Fosforun hansı birləşməsindən qazların qurudulmasında istifadə edilir? (Çəki: 1)

- P_2O_5
 $Mg_3(PO_4)_2$
 Na_3PO_4
 $(NH_4)_3PO_4$
 $Ca_3(PO_4)_2$

Sual: Hansı reaksiyada fosfor (V) oksid alınmır? (Çəki: 1)

- $P+O_2 \xrightarrow{t}$
 $KClO_3+P \rightarrow$
 $H_3PO_4 \xrightarrow{t}$
 $Ca_3(PO_4)_2+SiO_2 \rightarrow$
 $PH_3+O_2 \rightarrow$

Bölmə: 1801

Ad	1801
Suallardan	3
Maksimal faiz	3
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Kaliumun hansı birləşməsi gübrə kimi işlədilir? (Çəki: 1)

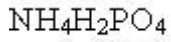
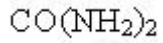
- KCl
 KOH
 K_2SiO_3
 $C_{17}H_{33}COOK$
 CH_3COOK

Sual: Bitkilərin inkişafı üçün hansı üç qida elementi çoxlu miqdarda lazımdır? (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı mineral gübrə tərkibində əsas 2 qida elementi saxlayır? (Çəki: 1)

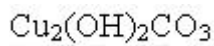
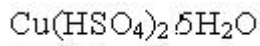
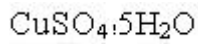
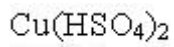
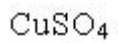
- $(NH_4)_2SO_4$
 $NaNO_3$



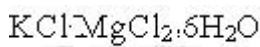
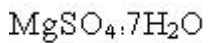
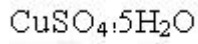
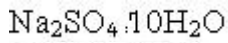
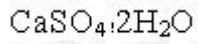
Bölmə: 1901

Ad	1901
Suallardan	9
Maksimal faiz	9
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

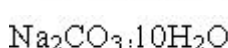
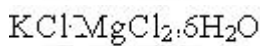
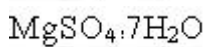
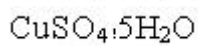
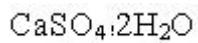
Sual: Mis kuporosunun formulunu göstərin. (Çəki: 1)



Sual: Bitkiçilikdə ziyanvericilərə qarşı mübarizədə hansı kristallo-hidratdan istifadə olunur? (Çəki: 1)



Sual: Şüşə istehsalında hansı kristallohidratdan istifadə olunur? (Çəki: 1)



Sual: Aşağıdakı qazlardan hansı qatı sulfat turşusu ilə reaksiyaya girir? (Çəki: 1)



HCl

Sual: Kauçukun vulkanlaşmasında hansı maddədən istifadə olunur? (Çəki: 1)

- soda
 Na-şorası
 karbon 4-xlorid
 fenol
 kükürd
-

Sual: Hansı kristallohidrat gips qoyulmasında istifadə olunur? (Çəki: 1)

CaSO₄.2H₂O

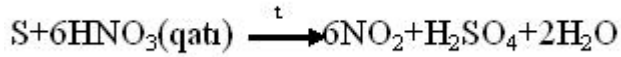
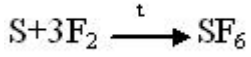
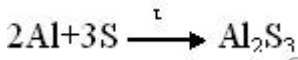
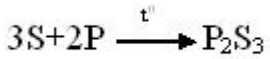
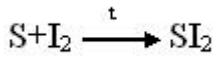
MgSO₄.7H₂O

Na₂SO₄.10H₂O

KCl.MgCl₂.6H₂O

CuSO₄.5H₂O

Sual: Hansı reaksiya getmir? (Çəki: 1)



Sual: Hansı maddənin qatı sulfat turşusu ilə qarşılıqlı təsirdən qaz halda maddə alınır? (Çəki: 1)

HCOOH

Na₂CO₃

Hg

KHSO₄

C₆H₁₂O₆

Sual: Hansı maddəni qatı sulfat turşusu ilə qurutmaq olmaz? (Çəki: 1)

- azot
 karbon qazı
 ammonyak
 hidrogen xlorid
 oksigen
-

Bölmə: 2001

Ad

2001

Suallardan

12

Maksimal faiz	12
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Kalium xlorat ilə xlorid turşusunun qarşılıqlı təsirindən hansı qaz alınır? (Çəki: 1)

- H₂
- Cl₂
- O₂
- Cl₂O
- O₃

Sual: Xlor üçün hansı ifadə doğrudur? I. adi şəraitdə Sb ilə SbCl₃ birləşməsi əmələ gətirir II. metallar ilə reaksiyada oksidləşirlər III. havadan ağır qazdır (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı maddə hidrogenlə daha asan reaksiyaya daxil olur? (Çəki: 1)

- F₂
- Cl₂
- Br₂
- I₂
- N₂

Sual: Xlor üçün hansı mülahizə doğru deyildir? (Çəki: 1)

- xarakterik iyli qazdır
- güclü oksidləşdiricidir
- aktivliyinə görə bromdan zəifdir
- bərk halda molekulyar kristal qəfəsinə malikdir
- p-elementdir

Sual: (Çəki: 1)

Hansı maddələr rənglidir?

I. Cl₂ II. S III. I₂ IV. O₂ V. N₂

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

Sual: Xlorid ionunu hansı maddənin məhlulu ilə təyin etmək olar? (Çəki: 1)

KNO_3

$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

AgNO_3

$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

$\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$

Sual: Hansı birləşmə xlorid turşusu ilə reaksiyaya daxil olur? (Çəki: 1)

$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

Cu

NH_3

Hg

H_2S

Sual: Hansı maddənin xlorla reaksiyasından NaCl almaq mümkün deyildir? (Çəki: 1)

Na

NaOH

NaI

NaBr

NaF

Sual: Hansı maddə adi şəraitdə maye halındadır? (Çəki: 1)

Cl_2

F_2

C

Br_2

O_2

Sual: Hansı turşu mövcud deyildir? (Çəki: 1)

HClO_3

HFO_3

HBrO_3

HF

HClO_4

Sual: (Çəki: 1)

Normal şəraitdə hansı maddələr qaz halındadır?

I. Br_2

II. P

III. O_2

IV. F_2

V. I_2

I, IV

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

Sual: Hansı birləşmə hidrogenlə, kükürlə və mislə reaksiyaya daxil olur? (Çəki: 1)

- Cl₂
 I₂
 Al
 H₂O
 Ca
-

BÖLMƏ: 2101

Ad	2101
Suallardan	8
Maksimal faiz	8
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Hansı maddənin məhlulunu mis qabda saxlamaq olmaz? (Çəki: 1)

- HCl
 H₃PO₄
 NaNO₃
 ZnSO₄
 AgNO₃
-

Sual: Hansı maddənin köməyi ilə gümüşü sink qarışığından təmizləmək olar? (Çəki: 1)

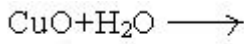
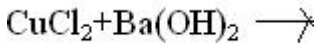
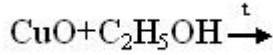
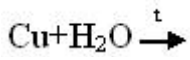
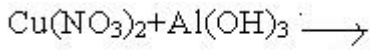
- H₂SO₄ (qatı)
 HNO₃
 Na₂SO₄
 NaOH
 NaCl
-

Sual: Sink qabda hansı maddənin məhlulunu saxlamaq olar? (Çəki: 1)

- HCl
 NaOH
 CuSO₄
 AgNO₃
 Na₂SO₄
-

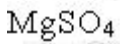
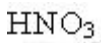
Sual: (Çəki: 1)

Cu(OH)₂ hansı reaksiya ilə alınır?



Sual: Hansı maddənin məhlulu mis və sink ilə qarşılıqlı təsirdə olur? (Çəki: 1)

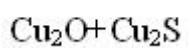
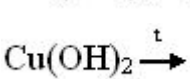
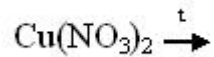
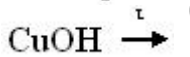
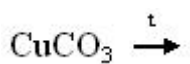
- NaOH
 KOH
 HCl



Sual: Hansı metal ilə kontaktda olduqda dəmir daha çox korroziyaya məruz qalır? (Çəki: 1)

- Mg
 Al
 Zn
 Cu
 Ca
-

Sual: Hansı reaksiya üzrə mis 1-oksidi alınır? (Çəki: 1)



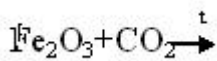
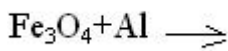
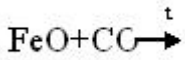
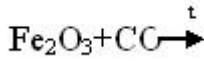
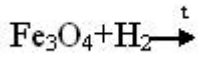
Sual: Xrom üçün hansı ifadə doğru deyil? (Çəki: 1)

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

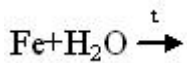
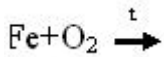
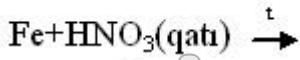
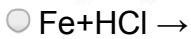
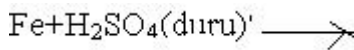
Bölmə: 2203

Ad	2203
Suallardan	14
Maksimal faiz	14

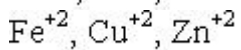
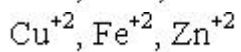
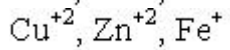
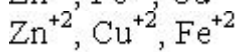
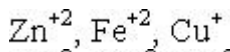
Sual: Hansı vasitəsilə dəmir almaq olmaz? (Çəki: 1)



Sual: Hansı sxem üzrə Fe (III) duzu almaq olar? (Çəki: 1)

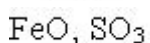
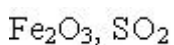
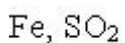
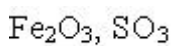
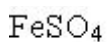


Sual: Hansı sırada metalların reduksiyaedicilik xassəsi artır? (Çəki: 1)

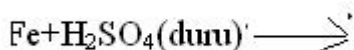


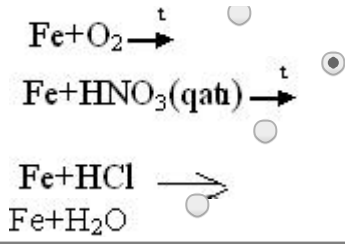
Sual: (Çəki: 1)

FeS₂-nin tam yanması zamanı hansı maddələr alınır?



Sual: Hansı reaksiya nəticəsində yalnız üç valentli dəmir alınır? (Çəki: 1)





Sual: (Çəki: 1)

Fe₃O₄-den demirin alünotermiya metodu il alınması reaksiyasında oksidləşdirici və reduksiyaediciyin emsallarını müəyyən edin.

- 3:8
- 2:8
- 3:4
- 8:5
- 3:2

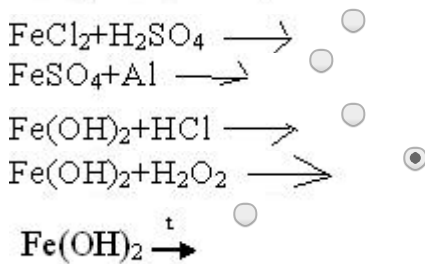
Sual: (Çəki: 1)

Demir yanğının emele gəlməsi reaksiyasında demir və oksigen hansı mol nisbetində olur (Fe₃O₄)?

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

Sual: (Çəki: 1)

Fe⁺² → Fe⁺³ hansı proses üzrə baş verir?



Sual: Hansı maddələr çuğun istehsalında xammal kimi istifadə olunur? (Çəki: 1)

- dəmir filizi, koks, əhəng daşı
- hava, dəmir filizi, soda
- kok, polad, potaş
- dəmir filizi, alüminium oksid, əhəng daşı
- dəmir filizi, generator qazı, potaş

Sual: Hansı metalın xlorid turşusu ilə eyni mol reaksiyasında daha çox miqdarda turşu sərf olunur? (Çəki: 1)

- Na

- Mg
- Al
- Zn
- Li

Sual: Hansı sırada metalların reduksiyaedicilik xassəsi artır? (Çəki: 1)

- Cu, Zn, Au
- Au, Zn, Cu
- Au, Cu, Zn
- Zn, Cu, Au
- Zn, Au, Cu

Sual: Hansı sıradakı bütün qazlar dəmiri korroziya etmir? (Çəki: 1)

- H₂, N₂, Cl₂
- N₂, He, Ne
- SO₂, He, O₂
- CO₂, Ne, Cl₂
- HCl, H₂S, N₂

Sual: Hansı sıradakı bütün qazlar dəmiri korroziyaya uğradırlar? (Çəki: 1)

- CO₂, H₂S, SO₂
- Cl₂, He, N₂
- N₂, NO₂, CO₂
- NO₂, Cl₂, Ne
- Cl₂, N₂, CO₂

Sual: Xrom və dəmir üçün hansı ifadə səhvdir? (Çəki: 1)

- hər iki metal təbiətdə oksidlər şəklində tapılır
- hər iki metal birləşmələrdə +3 oksidləşmə dərəcəsi göstərir
- adi şəraitdə qatı HNO₃ bu metallara təsir etmir
- hər iki metal Al₂O₃-dən reduksiya olunur
- hər iki metal korroziyaya eyni cür davamlıdır

Bölmə: 0102

Ad	0102
Suallardan	34
Maksimal faiz	34
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Hansı element allotropik şəkildəyişmələr əmələ gətirir? (Çəki: 1)

- N
- O

- Na
 - H
 - Ca
-

Sual: Hansı sıradakı elementlər metallara aiddir? (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir? (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı kimyəvi formul düzgün deyil? (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı birləşmədə oksigenin kütlə payı 50%-dir? (Çəki: 1)

- CO
 - N_2O
 - SO_3
 - CO_2
 - SO_2
-

Sual: Bəsit maddələri müəyyən edin: I azon II karbon qazı III metan IV almaz (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı elementlər allotropik şəkildəyişmə əmələ gətirirlər? I karbon II azot III fosfor IV oksigen V hidrogen (Çəki: 1)

- I,II,V

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

Sual: Kimyəvi atomistikanın əsasını hansı alim qoymuşdur? (Çəki: 1)

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

Sual: Oksigenin ekvivalent həcmi göstərin. (Çəki: 1)

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

Sual: Təcrid olunmuş termodinamik sistemi ifadə edən müddəanı göstərin. (Çəki: 1)

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

Sual: Nisbi atom kütləsi anlayışını kimya elminə hansı alim daxil etmişdir? (Çəki: 1)

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

Sual: Hidrogenin ekvivalent həcmi göstərin. (Çəki: 1)

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

Sual: Açıq termodinamik sistemi ifadə edən müddəanı göstərin. (Çəki: 1)

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

Sual: Elektronla n risliyin qitm ti kiçik olan elementi göstərin. (Çəki: 1)

- N
 - Cl
 - F
 - O
 - S
-

Sual: Elektronla n risliyin qitm ti kiçik olan elementin valent təbəqəsinin elektron formulunu göstərin. (Çəki: 1)

- ns²np³
 - ns²np²
 - ns²np⁵
 - ns²np⁴
 - ns²np¹
-

Sual: Radioaktivlik nədir? (Çəki: 1)

- maddələrin şua buraxmaq xassəsi
 - Günəş iřiđinin təsirindən maddələrin elektronlar ayırması
 - Rentgen şualarının təsirindən maddələrin elektronlar ayırması
 - maddələrin təbiətdə müxtəlif təsirlərdən d yiřikliy  uđraması
 - maddələrin temperaturun t sirid n parçalanması
-

Sual: Təbii radioaktivlik nədir? (Çəki: 1)

- təbii nüvələrin  z- z n  parçalanması prosesi
 - təbii nüvələrin Günəş iřiđinin təsirindən parçalanması
 - təbii nüvələrin α –şuaların təsirindən parçalanması
 - təbii nüvələrin β –şuaların təsirindən parçalanması
 - təbii nüvələrin γ –şuaların təsirindən parçalanması
-

Sual: Hansı sırada yalnız izobar elementlər verilmişdir. (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı sırada yalnız izoton elementlər verilmişdir. (Çəki: 1)

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

Sual: Nüvələrin davamlı olması uđun protonlar v  neytronların sayı necə olmalıdır? (Çəki: 1)

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

neytronların sayından asılı oimur

Sual: Həqiqi məhlulların hissəciklərinin ölçüsünü göstərin. (Çəki: 1)

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

Sual: (Çəki: 1)

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 aqrekat halını dəyişir?

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

Sual: (Çəki: 1)

Uğunluğunu meyyen edin:

Qarışıq

Ayrılma üsulları

I. etil spirti+su

distille

II. şeker+su

durultma

III. yağ+su

buxarlandırma

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

Sual: Bəsit maddələr verilmişdir: dudu (his), ozon, qrafit, oksigen, qırmızı fosfor. Bu maddələrin tərkibinə neçə kimyəvi element daxildir? (Çəki: 1)

- 2
 - 3
 - 4
 - 5
 - 6
-

Sual: Eynicinsli qarışığı müəyyən edin: I. su-şəkər II. su-neft III. hava IV. su-gil (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı birləşmədə hidrogenin kütlə payı ən böyükdür? (Çəki: 1)

- LiH
 - NaH
 - KH
 - RbH
 - C3H
-

Sual: Hansı birləşmədə oksigenin kütlə payı 50%-dir? (Çəki: 1)

- CO
 - N₂O
 - SO₃
 - CO₂
 - SO₂
-

Sual: Hansı element allotropik şəkildəyişmələr əmələ gətirir? (Çəki: 1)

- N
 - O
 - Na
 - H
 - Ca
-

Sual: Hansı halda kimyəvi hadisə baş verir? (Çəki: 1)

- ərimə
 - yanma
 - kristallaşma
 - buxarlanma
 - süzmə
-

Sual: Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir? (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı kimyəvi formul düzgün deyil? (Çəki: 1)

- Ca(H₂PO₄)₂
 - (NH₄)₂SO₄
-



Sual: Hansı maddə eyni növ atomlardan əmələ gəlməmişdir? (Çəki: 1)

- ozon
 - azot
 - almaz
 - qrafit
 - ammonyak
-

Sual: Hansı sıradakı elementlər metallara aiddir? (Çəki: 1)

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

Sual: Yalnız qarışıqlar olan sıranı göstərin. (Çəki: 1)

- benzin, hava, natrium-silikat
 - dəniz suyu, qrafit, hava
 - benzin, çuğun, hava
 - spirt, xök duzu, polad
 - mis, təbaşir, əhəng
-

