

TEST: 1313#01#Y14#01 QIYABI KƏSR 500

| | |
|-----------------------|-------------------------------------|
| Test | 1313#01#Y14#01 qiyabi kəsr 500 |
| Fənn | 1313 - Kimya I |
| Təsviri | [Təsviri] |
| Müəllif | Quliyeva Y. |
| Testlərin vaxtı | 80 dəqiqə |
| Suala vaxt | 0 Saniyə |
| Növ | İmtahan |
| Maksimal faiz | 500 |
| Keçid balı | 160 (32 %) |
| Suallardan | 500 |
| Bölmələr | 25 |
| Bölmələri qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Köçürməyə qadağa | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Ancaq irəli | <input type="checkbox"/> |
| Son variant | <input checked="" 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)

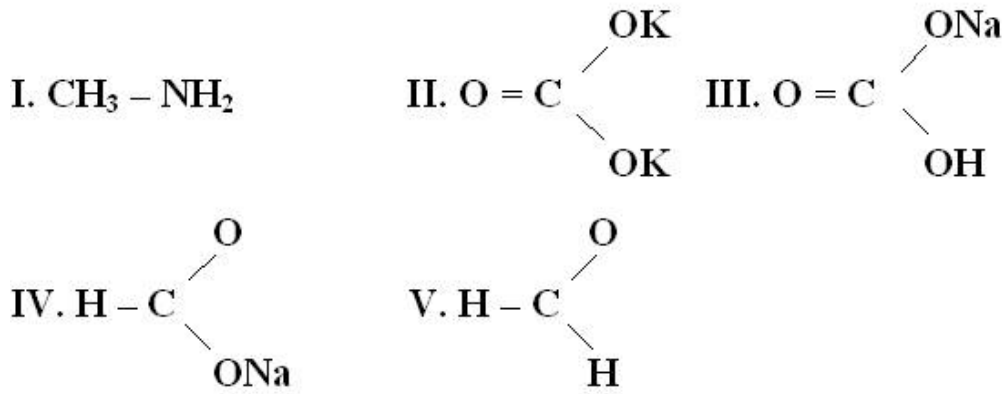
- Na
 - Hg
 - Ag
 - Ca
 - Au
-

Sual: Hansı mürəkkəb maddədir? (Çəki: 1)

- azot
 - qrafit
 - malaxit
 - dəmir
 - almaz
-

Sual: (Çəki: 1)

Karbon birləşmələrində 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: Qarışıq 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 ... 3d¹4s² olan ⁴⁵X atomunda ne?? neytron vardır?

- 21
 22
 23
 24
 25
-

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

- ${}_{13}^{27}\text{Al}^{3+}$ v? ${}_{19}^{39}\text{K}^{+}$
 ${}_{3}^{7}\text{Li}^{+}$ v? ${}_{9}^{19}\text{F}^{-}$
 ${}_{20}^{40}\text{Ca}^{2+}$ v? ${}_{35}^{80}\text{Br}^{-}$
 ${}_{11}^{23}\text{Na}^{+}$ v? ${}_{17}^{35}\text{Cl}^{-}$
 ${}_{19}^{39}\text{K}^{+}$ v? ${}_{16}^{32}\text{S}^{2-}$
-

Sual: (Çəki: 1)

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

- 10 e⁻, 10p, 7n
4e⁻, 7p, 7n
 ${}_{7}\text{N}$
10 e⁻, 7p, 7n
7 e⁻, 7p, 7n
-

Sual: (Çəki: 1)

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

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

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

- ^7N
- ^{15}P
- ^{16}S
- ^{17}Cl
- ^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
-

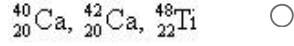
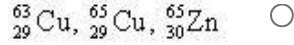
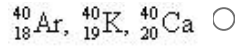
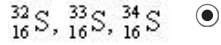
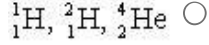
Sual: Hansı sırada yalnız S-elementlər verilmişdir? (Çəki: 1)

- 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

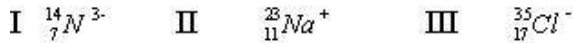
yalnız III

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

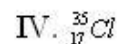
49

32

18

Sual: (Çəki: 1)

izotopları müəyyən edin.



I,II

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

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

- elektromənilik, 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 energetk 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 artırıdıda ($\Delta H > 0$) 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: $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$ döner kimyəvi prosesdə düzünə reaksiyanın sürət düsturunu göstərin. (Çəki: 1)

- $V = k_1 \cdot [\text{N}_2] \cdot [\text{H}_2]^3$
 - $V = k_1 \cdot [\text{N}_2] \cdot 3[\text{H}_2]$
 - $V = [\text{N}_2] \cdot 3[\text{H}_2]$
 - $V = k_2 \cdot 2[\text{NH}_3]$
 - $V = k_2 \cdot [\text{NH}_3]^2$
-

Sual: $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$ döner 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: $2NO_2 \rightleftharpoons 2NO + O_2$ döner 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: $2NO_2 \rightleftharpoons 2NO + O_2$ döner 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 + 3KCN ⇌ 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 + 3KCN ⇌ 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 həcmının 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 verimişdir? (Çəki: 1)

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

Sual: Yalnız -rabitəsi olan molekulların formaları 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? $A^- + HOH \rightleftharpoons HA + OH^-$ (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 yerlədiyi 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 konfigur. |
|-----------------|-------------------------------------|
| X ²⁺ | ... 2s ² 2p ⁶ |
| Y ²⁻ | ... 2s ² 2p ⁶ |
| Z ⁵⁺ | ... 2s ² 2p ⁶ |

S və p-elementlərini müəyyən edin.

s-elementi p-elementi

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

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

Sual: (Çəki: 1)

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

I. elektron sayı

II. proton sayı

III. neytron sayı

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

Sual: (Çəki: 1)

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

- 10 e⁻, 10p, 7n
4e⁻, 7p, 7n
 ^7_7N
10 e⁻, 7p, 7n
7 e⁻, 7p, 7n
-

Sual: (Çəki: 1)

$^8\text{O}^{2-}$ ionunun qısa elektron formülünü müeyyen edin.

- ... 3s²
 ... 2s²2p⁴
 ... 2s²2p²
 ... 2s²2p⁶
 ... 2s²
-

Sual: (Çəki: 1)

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

- 25
 269
 48
 50
 49
-

Sual: (Çəki: 1)

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

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

...3d⁵4s¹ ●

Sual: (Çəki: 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: (Çəki: 1)

x⁺, y³⁺ ve x³⁻ ionlarında eyni sayda elektron var. x, y ve z elementlerini proton saylarının azalma ardıcılığı ilə düzün.

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

Sual: (Çəki: 1)

Elektron formulu ... 3d¹4s² olan ⁴⁵X atomunda ne?? neytron vardır?

- 21
 22
 23
 24
 25
-

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

- 24
 34
 6
 18
 28
-

Sual: 11Na və 19K 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 konfigurasiyalari verilmiş elementləri reduksiyaedicilik qabiliyyətinin artma ardıcılığı ilə düzün. I. ...2s2 II. ... 2s22p3 III. ... 3s2 (Çəki: 1)

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

Sual: Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aid-dir? (Çəki: 1)

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

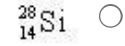
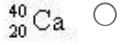
Sual: Hansı cəvdəldəki ionlarda elektronların sayı eynidir? (Çəki: 1)

- ${}_{13}^{27}\text{Al}^{3+}$ v? ${}_{19}^{39}\text{K}^{+}$
 ${}_{3}^{7}\text{Li}^{+}$ v? ${}_{9}^{19}\text{F}^{-}$
 ${}_{20}^{40}\text{Ca}^{2+}$ v? ${}_{35}^{80}\text{Br}^{-}$
 ${}_{11}^{23}\text{Na}^{+}$ v? ${}_{17}^{35}\text{Cl}^{-}$
 ${}_{19}^{39}\text{K}^{+}$ v? ${}_{16}^{32}\text{S}^{2-}$
-

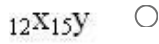
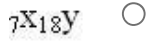
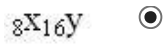
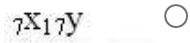
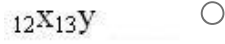
Sual: Hansı element atomunun xarici elektron təbəqəsində normal halda daha çox cütləşməmiş elektron var? (Çəki: 1)

- ${}_{19}\text{K}$
 ${}_{24}\text{Cr}$
 ${}_{29}\text{Cu}$
 ${}_{15}\text{P}$
 ${}_{11}\text{Na}$
-

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 cütlənməmiş elektronları olur? (Çəki: 1)

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

- ^{15}P
 ^{16}S
 ^{17}Cl
 ^6C

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)

${}_{24}\text{Cr}^{6+}$ 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 həyəcanlanma 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 elementin 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 ... $3d^4 4s^2$ olan elementin dövri sistem cədvəlindəki yerini tapın. dövr ; qrup (Çəki: 1)

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

Sual: Elektron formulu ... $3s^2 3p^3$ 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 birləşmələr 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 ... $3d^1 4s^2$ ilə qurtarır. x-atomunun valent elektronlarının sayını müəyyən edin. (Çəki: 1)

- 2
- 3
- 5
- 10

BÖLMƏ: 0302

| | |
|----------------------|--------------------------|
| Ad | 0302 |
| Suallardan | 61 |
| Maksimal faiz | 61 |
| Sualları qarışdırmaq | <input 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 dəyişmir? (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 azalır

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

- azalır artır
 azalır azalır
 artır dəyişmir

- dəyişmir artır
 azalır dəyişmir
-

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)

- $1s^1$
 $...2s^1$
 $...3s^1$
 $...3d^04s^1$
 $...4d^05s^1$
-

Sual: (Çəki: 1)

... $3s^23p^3$ 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)

$^{17}_{17}Cl^-$ ionunda elektronların sayı x^{+2} ionunda olan elektronların sayından 5

qədər azdırsa, x elementinin dövr sisteminin 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 dövri sistemdə m?vqeyini m?yy?n 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)

X⁻² və X⁺⁶ ionlarında elektronlar f?rqini göst?rin.

- 2
- 4
- 5
- 7
- 8

Sual: Nə üçün dövri 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)

PO₄³⁻ ionun proton(p), neytron(n) və 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 (80)

- 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
 - kimyevi 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: Termokimyanın 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
 - izolə 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)

- $\text{NH}_3 \rightarrow \text{PH}_3 \rightarrow \text{AsH}_3$
 - $\text{AsH}_3 \rightarrow \text{PH}_3 \rightarrow \text{NH}_3$
 - $\text{PH}_3 \rightarrow \text{NH}_3 \rightarrow \text{AsH}_3$
 - $\text{NH}_3 \rightarrow \text{AsH}_3 \rightarrow \text{PH}_3$
 - $\text{AsH}_3 \rightarrow \text{NH}_3 \rightarrow \text{PH}_3$
-

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

- BiH_3
 - AsH_3
 - SbH_3
 - NH_3
 - H_2O
-

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

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

Sual: NH_2OH 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 etməz
 - 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: (Çəki: 1)

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

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

Sual: (Çəki: 1)

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

- 48
 - 62
 - 32
 - 17
 - 24
-

Sual: (Çəki: 1)

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

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

Sual: (Çəki: 1)

${}_{24}\text{Cr}^{6+}$ ionunun elektron formulu hansı ionun elektron formulu ile 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)

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^8 4s^2$ elektron formulu olan atomda neçə tipli elektron vardır?

- 1

- 3
 5
 2
 4
-

Sual: (Çəki: 1)

| ion | Ümumi elektronların sayı |
|-----------|--------------------------|
| $Y O_4^-$ | 50 |

Y-atomunun normal halda neçə tek elektronu var?

- 1
 2
 3
 4
 5
-

Sual: +2 yüklü ionun elektron formulu ... $3s^2 3p^6$. 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
-

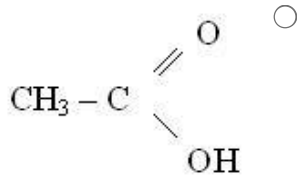
Sual: Polyar-kovalent rabitəli birləşmələr sırasını göstərin. (Çəki: 1)

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

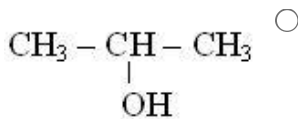
Sual: Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur? (Çəki: 1)

HF

C₂H₅OH



C₂H₅ - O - C₂H₅



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?

- $sp^2 - sp^2$
- $sp^2 - p$
- $p - p$
- $sp - p$
- $sp^2 - s$
-

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 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 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: ... $2s^2 2p^5$ 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: XY_3 tipli ion rabitəli birləşmədə ionlar 120 elektrondur. XY_3 molekulunda cəmi 40 elektron var. Neytral x ve y atomlarının qısa elektron formulunu müəyyən edin. x y (Çəki: 1)

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

Sual: (Çəki: 1)

ClO_4^- ionunda xlor atomunun elektron formulu müeyyen edin (

$_{17}Cl, _8O$)

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

Sual: (Çəki: 1)

Hansı orbitalların örtülməsi π -rabitə yarada bilər?

- $SP^2 - SP^2$
 $SP^2 - P$
 $P - P$
 $SP - P$
 $SP^2 - S$
-

Sual: (Çəki: 1)

Hansı birləşmələrdə x elementinin oksidləşmə dərəcəsi eynidir?

I. Na_3XO_4

II. $CaXO_4$

III. $NaXO_4$

IV. $Ca_3(XO_4)_2$

- 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

- NO₂
 OF₂
-

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)

- C₂H₄, P₄
 PH₃, C₂H₄
 CO; NH₃
 C₂H₂, N₂
 O₃, Cl₂
-

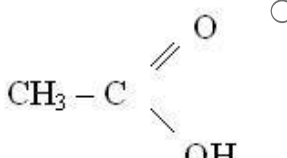
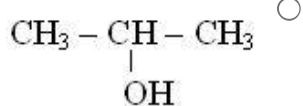
Sual: Hansı maddə molekulunda donor-akseptor mexanizmi ilə əmələ gəlmiş kovalent rabitə var? I. NH₃ II. NH₄Cl III. CO IV. CO₂ (Çəki: 1)

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

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

- C₆H₁₂O₆
 CH₄
 Na₂SO₄
 CaCl₂
 C₂H₅OH
-

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

- HF
 C₂H₅OH

 C₂H₅-O-C₂H₅

-

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

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

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

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

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

- NH_3 , N_2 , NO_2
 H_2S , H_2SO_4 , C_2H_6
 HCl , NaCl , Cl_2
 NH_3 , H_2O , CH_4
 F_2 , O_2 , N_2
-

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

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

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

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

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: $H_2(q)+S(b) \rightleftharpoons H_2S(q)+Q$ reaksiyasında tarazlığın sağ tərəfə yönəlməsi üçün hansı faktorlar təsir edir? I. temperaturun artması II. temperaturun azalması III. təzyiqin artması IV. H_2 -nin qatılığının artması (Çəki: 1)

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

Sual: $CH_4(q)+H_2O(q) \rightleftharpoons CO(q)+3H_2(q) - Q$ reaksiyasında tarazlığı məhsulun alınması istiqamətinə necə yönəltmək olar? (Çəki: 1)

- H_2 -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)

- $3O_2 \rightleftharpoons 2O_3$
 - $CO_2 + C \rightleftharpoons 2CO$
 - $2CO + O_2 \rightleftharpoons 2CO_2$
 - $H_2 + Cl_2 \rightleftharpoons 2HCl$
 - $2NH_3 \rightleftharpoons N_2 + 3H_2$
-

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

- $3O_2 \rightleftharpoons 3O_3 - Q$
- $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3 + Q$

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

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

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

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

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

Sual: Homogen reaksiyanı göstərin. (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: Heterogen sistemi göstərin. (Çəki: 1)

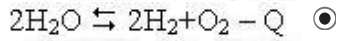
- $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$
- $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}(\text{buxar})$
- $\text{CH}_4 + \text{CO}_2 \rightarrow 2\text{CO} + 2\text{H}_2$
- $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O}(\text{buxar}) \rightarrow \text{CO} + 2\text{H}_2$
- $\text{CO}_2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

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

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

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

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



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 qatılığına artması

II. Cl_2 -nin qatılığına artması

III. təzyiqin artması

IV. təzyiqin 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 qatılığını hesablayın? (Çəki: 1)

25

30

40

50

30

Sual: Adsorbsiya nədir? (Çəki: 1)

səthi aktiv maddələrin səthində maye və qazların udulması

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: 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 type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 2 % |

Sual: Temperaturu 30C artırıqda 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

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 təzyiğin artırılması tarazlığı başlanğıc maddələri tərəfə yönəldir?

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

- 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 müddəalardan hansı doğrudur. (Çəki: 1)

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

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

- Mozli qanunu
 - Avoqadro qanunu
 - Həndəsi nisbətler qanunu
 - Həcmi nisbətler 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)

- Na₂SiO₃ və H₂SO₄
 - SiO₂ və H₂O
 - SiO₂ və H₂SO₄
 - SiO₂ və K₂CO₃
 - SiO₂ və Na₂CO₃
-

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
 - erimə 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 dövrü sistemi nədir? (Çəki: 1)

- kimyəvi elementlərin dövrü 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 müddəalardan hansı atomun quruluşu ilə elementlərin dövrü 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 dövrü 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 təsirindən 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 | 19 |
| Maksimal faiz | 19 |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 2 % |

Sual: Hansı üç metal natrium hidroksid 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 q doymuş məhlulda şəkərin kütlə payı 60%-dir. Həmin temperaturda şəkərin həllolma əmsalını hesablayın. (Çəki: 1)

- 400
- 600

- 800
 - 1250
 - 1500
-

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

- 50
 - 100
 - 200
 - 250
 - 500
-

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

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

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

- KCl
 NaNO₃
 Na₂O
 CO₂
 H₂SO₄

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

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

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

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

BÖLMƏ: 0701

| | |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad | 0701 |
| Suallardan | 19 |
| Maksimal faiz | 19 |
| 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: 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. CaCl_2 II. NaNO_3 III. K_2S (Çəki: 1)

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

Sual: 555 q 20% -li CaCl_2 məhlulunu tam elektroniz etdikdə elektrodlarda neçə (n.ş-də) I qaz ayrılır Mh (CaCl_2)= (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)

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

Sual: Natrium –sulfidin Na_2S hidrolizinin sürətini azaltmaq üçün onun məhluluna hansı maddə əlavə edilməlidir? (Çəki: 1)

- NaOH
 H_2SO_4
 SO_2
 Na_2SO_4
 HCl
-

BÖLMƏ: 0801

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

Sual: $Fe + HCl \rightarrow$ 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
 Cl_2
 S-2
 Fe^{+2}
 Cu^{+}
-

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

- $KMnO_4$
 $Cu(NO_3)_2$
 $KClO_3$
 NH_4NO_3
 $NaHCO_3$
-

Sual: (Çəki: 1)

Hansı duz hidroliz etmir?

I. K_2CO_3 II. $AgCl$ III. KCl IV. $AgNO_3$

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

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

- K_2CO_3
 $(NH_4)_2SO_4$
 $FeCl_3$
 $CuSO_4$
 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: Ca+HNO₃ ----- Ca(NO₃)₂+N₂O+H₂O Reaksiya tenliyində oksidləşdiricinin əmsalını müəyyən edin. (Çəki: 1)

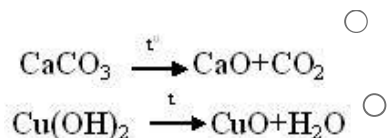
- 1
 4
 2
 8
 10

BÖLMƏ: 0901

| | |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad | 0901 |
| Suallardan | 7 |
| Maksimal faiz | 7 |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 1 % |

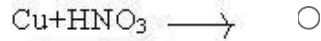
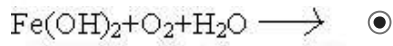
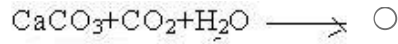
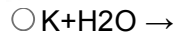
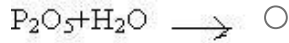
Sual: Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin. (Çəki: 1)

- MgO+2HCl → MgCl₂+H₂O
 SO₃+NaOH → NaOHSO₃





Sual: Həm birləşmə, həm də oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin. (Çəki: 1)



Sual: $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$ sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsalı neçədir? (Çəki: 1)

6

4

1

3

2

Sual: (Çəki: 1)

Cl^{+7} ? Cl^{-1} sxeminid? neç? elektron qəbul edilmişdir?

5

7

4

6

8

Sual: Yalnız reduksiyaedicini göstərin. (Çəki: 1)

C

Cl_2

S^{-2}

Fe^{+2}

Cu^+

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

KMnO_4

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

KClO_3

NH_4NO_3

NaHCO_3

Sual: karbon hansı elementlərlə reaksiyaya daxil olur? I Cl2, II Br2, III F2, IV J2, V N2. (Çəki: 1)

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

BÖLMƏ: 1001

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

Sual: K_2SO_4 əvə $MgCl_2$ 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)

- $CuCl_2$
 $Cu(NO_3)_2$
 KCN
 KNO_3
 Na_2SO_4

Sual: Hansı iki duzun məhlullarının elektrolizi zamanı elektrod-larda hidrogen və oksigen ayrılır? (Çəki: 1)

- $CuSO_4, Na_3PO_4$
 $Ca(NO_3)_2, AgNO_3$
 $Na_2CO_3, AuCl_3$
 $K_2SO_4, Hg(NO_3)_2$
 $Ca(NO_3)_2, K_2SO_4$
-

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

- KCl
 Na₂S
 CuSO₄
 NaBr
 KCl
-

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

- AlCl₃, KNO₃
 Na₃PO₄
 Hg(NO₃)₂, CuCl₂
 ZnCl₂, Ca(NO₃)₂
 Mg(NO₃)₂, Cu(NO₃)₂
-

Sual: (Çəki: 1)

Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı məhlulda qas alınır?

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

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

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

- NaCl
 KNO₃
 CaCl₂
 Ba(NO₃)₂
 CuSO₄
-

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

- NaNO₃, CuCl₂
 K₂SO₄, Hg(NO₃)₂
 AgNO₃, CaCl₂
 CuSO₄, Al(NO₃)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 alınır? (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)

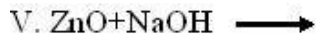
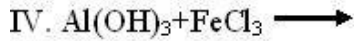
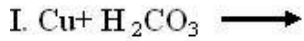
- Cu,Zu,Al
 Cu,Cr,Al
 Fe,Cr,Al
 Fe,Mg,Al
 Zn,Be,Al

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

BÖLMƏ: 1101

| | |
|----------------------|-------------------------------------|
| 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

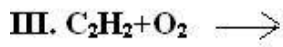
- Mg, Zn, Fe
 - Al, Mg, Zn
 - Fe, Pb, Hg
-

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)

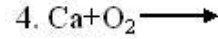
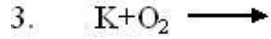
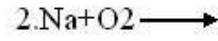
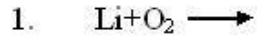
- 24
 - 40
 - 65
 - 64
 - 137
-

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 oksidleşme derecesi olan birleşme emrlr gelir?



- 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 formulunu göstərin? (Çəki: 1)

- ns^1
 ns^2
 $ns^2 np^1$
 $nd^{10} ns^2$
 $ns^2 np^2$

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

- Na_2O_2 – natrium-peroksid
 KO_2 – kalium-oksit
 Li_2O – litium-oksit
 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OK}$ – kalium etilat
 KNH_2 – kalium amid

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

- $4\text{Na} + \text{O}_2 \rightarrow$
 $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
 $2\text{NaOH} + \text{Zn} \rightarrow$
 $\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{Na} \xrightarrow{t}$
 $\text{NaNO}_3 \xrightarrow{t}$

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

- CO_2

- N₂O₅
 - SO₂
 - Na₂O
 - SO₃
-

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

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

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

- NaCl
 - NaClO
 - NaClO₂
 - NaClO₃
 - NaClO₄
-

Sual: (Çəki: 1)

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

- NaCl
 - NaNO₃
 - NaOH
 - Na₂CO₃
 - Fe(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 H₂SO₄-ün qarşılıqlı təsirində neçə qram K₂SO₄ alınar? Mr(KOH)=56, Mr(K₂SO₄)=174 (Çəki: 1)

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

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

- CaCO₃
- NH₄NO₃
- KClO₃
- AgNO₃
- NaNO₃

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

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

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

- NaH₃PO₄
 - Na₂HPO₄
 - (NH₄)₃PO₄
 - NH₄HSO₄
 - Na(OH)Cl
-

Sual: Natrium-perkloratın formulu göstərin. (Çəki: 1)

- NaClO₃
 - NaClO₄
 - NaClO₂
 - NaClO
 - NaCl
-

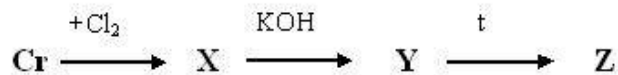
Sual: Tərkibində 1 mol NaOH və 1 mol KOH olan məhlulun üzərinə tərkibində 1 mol H₂SO₄ olan məhlul əlavə edilsə hansı duz alınar? (Çəki: 1)

- Na₂SO₄
 - NaHSO₄
 - NaKSO₃
 - NaKSO₄
 - KHSO₄
-

Sual: CuSO₄ məhçuluna salınmış dəmir lövhənin kütləsi 8q artır. Neçə qram Cu reduksiya olunar? (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 terşusu 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 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: $CaCO_3$ – 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)

- $CaHSO_4$
 $CaHPO_4$
 $CaHCO_3$
 $Ca(CO_3)_2$
 CaH_2PO_4
-

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)

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

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

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

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

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

NH_4^+ , Na^+

Mg^{+2} , K^+

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)

Na_3AlF_6

Al_2O_3

$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$

CaF_2

CaCl_2

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

Fe

Ca

Zn

Al

Mg

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

AlPO_4

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

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

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

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

Sual: Alüminium hidroortofosfatın formulunu göstərin. (Çəki: 1)

AlPO_4

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

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

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

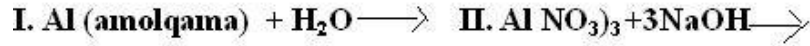
$\text{Al}_2(\text{HPO}_3)_3$

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

- 2
 3
 4
 5
 6
-

Sual: (Çəki: 1)

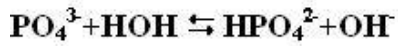
Hansı reaksiyada $\text{Al}(\text{OH})_3$ alınar?



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

Sual: (Çəki: 1)

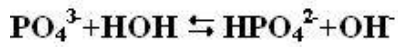
Hansı duzun hidrolizinin qısa ion tənliyi aşağıdakı kimidir?



- AgPO_4
 $(\text{NH}_4)_2\text{PO}_4$
 K_3PO_4
 Na_3PO_3
 Na_2HPO_4
-

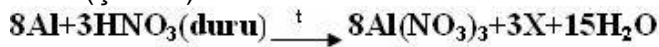
Sual: (Çəki: 1)

Hansı duzun hidrolizinin qısa ion tənliyi aşağıdakı kimidir?



- Ag_3PO_4
 $(\text{NH}_4)_2\text{PO}_4$
 K_3PO_4
 Na_3PO_3
 Na_2HPO_4
-

Sual: (Çəki: 1)



X maddəsini tapın.

- N_2O
 NO_2

- 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)

- $AlCl + 3K \xrightarrow{t} Al + 3KCl$
 $Al_2O + 3C \xrightarrow{t} 2Al + 3CO$
 $2Al_2O_3 \xrightarrow{elektr} 4Al + 3O_2$
 $Al_2O_3 + 3H_2 \rightarrow 2Al + 3H_2O$
 $Al_2O_3 + 2NH_3 \rightarrow 2Al + N_2 + 3H_2O$

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

$4HCl(q) + O_2(q) \rightleftharpoons 2Cl_2(q) + 2H_2O(q)$ hansı halda tarazlıq sola yönəlir?

- I. O₂-nin qatılığının artması II. Cl₂-nin qatılığının artması
III. t[?]zyiqın artması IV. t[?]zyiqın azalması

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

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

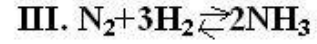
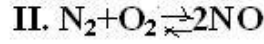
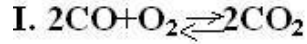
$2SO_2 + O_2 \rightarrow 2SO_3$ reaksiyasında 20 saniyə ərzində 0,6 mol SO₂ sərf olunur.

Onun qatılığını 2 dəfə artırıqda reaksiyanın SO₂-yə görə sürətini müəyyən edin.

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

Sual: (Süret 27.11.2013 11:54:08) (Çeki: 1)

2. Hansı reaksiyada tezyiq deyişmesi tarazlığa tesir edir?



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

Sual: (Süret 27.11.2013 11:54:11) (Çeki: 1)

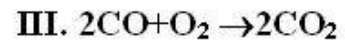
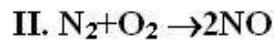
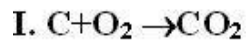
$2\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2$ reaksiyasında CO ve O_2 -in tarazlıq qatılığı uygun olaraq 1,2 ve 0,8 mol/l kimidir. Tarazlıq anında CO_2 -in qatılığı 0,8 mol/l olarsa CO ve O_2 -in başlanğıc qatılığını müeyyen edin.

CO O_2

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

Sual: (Süret 27.11.2013 11:54:14) (Çeki: 1)

4. Hansı reaksiyanın süreti $v = k[\text{CO}_2]$ kimidir?



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

Sual: (Süret 27.11.2013 11:54:17) (Çeki: 1)

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

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

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

Sual: $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$ reaksiyasında O_2 -in sərf olunma sürəti 0,4 mol/l.san-dir. CO_2 -nin əmələgəlmə sürətini (mol/l.san) müəyyən edin. (Sürət 27.11.2013 11:54:21) (Çəki: 1)

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

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

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

Sual: $\text{CH}_4(\text{q}) + \text{H}_2\text{O}(\text{q}) \rightarrow \text{CO}(\text{q}) + 3\text{H}_2(\text{q}) - \text{Q}$ reaksiyasında tarazlılığı məhsulun alınması istiqamətinə necə yönəltmək olar? (Sürət 27.11.2013 11:54:27) (Çəki: 1)

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

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

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

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

- $CaO+CO_2 \rightarrow CaCO_3$
 $2CO+O_2 \rightarrow 2CO_2$
 $C+O_2 \rightarrow CO_2$
 $3Fe+3O_2 \rightarrow Fe_3O_4$
 $ZnO+H_2 \rightarrow Zn+H_2O$
-

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

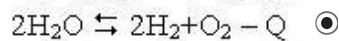
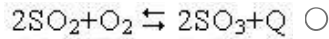
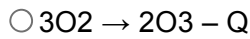
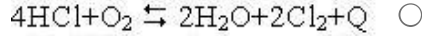
Sual: Temperatur əmsalı 2 olan reaksiya 150C-də 2 saata başa çatır. Bu reaksiyanın 15 dəqiqəyə başa çatması üçün onu hansı temperaturda aparmaq lazımdır? (Sürət 27.11.2013 11:55:01) (Çəki: 1)

- 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

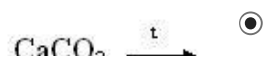
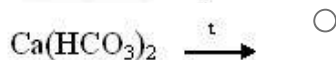
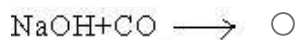
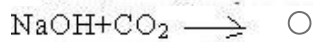
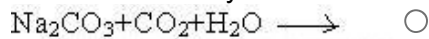
Sual: Temperaturun artması və təzyiqin azalması hansı halda tarazlığı reaksiya məhsullarının alınması istiqamətinə yönəldir? (Sürət 27.11.2013 11:55:06) (Çəki: 1)



BÖLMƏ: 1601

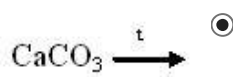
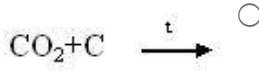
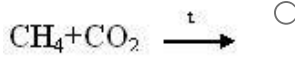
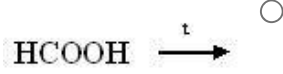
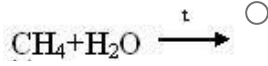
| | |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad | 1601 |
| Suallardan | 13 |
| Maksimal faiz | 13 |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 2 % |

Sual: Hansı reaksiyalarda duz əmələ gəlmir? (Çəki: 1)



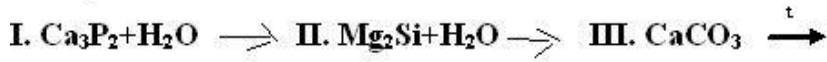
→

Sual: Hansı reaksiya neticesinde karbonmonooksid alınır? (Çeki: 1)



Sual: (Çeki: 1)

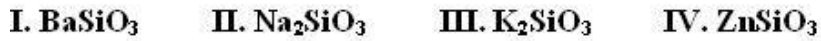
Hansı reaksiyadan alınan gazı b?sit madd?l?rd?n birba?a sentez yolu il? almaq olmur?



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

Sual: (Çeki: 1)

Hansı silikatlar h?ll olan ?ü? adlanır?



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

Sual: (Çeki: 1)

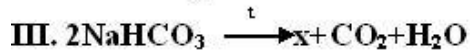
Hansı madd?l?r suda h?ll olmur?



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

Sual: (Çeki: 1)

Hansı reaksiyada x-natrium-karbonatdır?



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

Sual: (Çəki: 1)

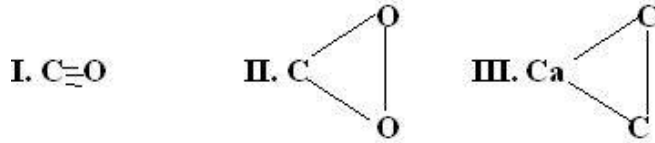
$\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{y} + 2\text{H}_2\text{O}$ reaksiyasında y maddəsinin tətbiq sahəsi hansı halda

düzgün göstərilmişdir?

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

Sual: (Çəki: 1)

Hansı quruluş formulları doğru deyil?



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

Sual: (Çəki: 1)

SiO_2 və CO_2 üçün ümumi olan nədir?

I. hər ikisi turşu oksididir

II. hər ikisi molekulyar kristal qəfəsi quruluşundadır

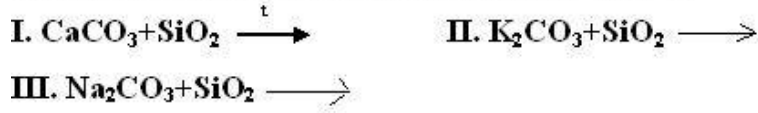
III. hər ikisi Mg ilə reaksiyaya daxil olur

IV. hər ikisi HF ilə reaksiyaya daxil olur

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

Sual: (Çəki: 1)

7. Hansı reaksiya adi şüş? istehsal zamanı gedir?

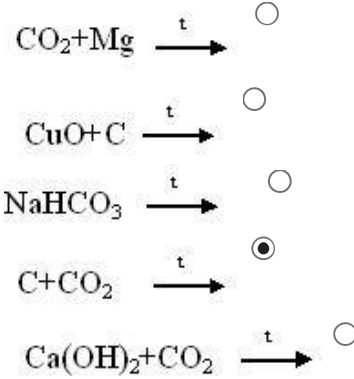


- yalnız II
 I, II
 yalnız III
 yalnız I
 I, III

Sual: Hansı quruluş formulları doğrudur? I. C O II. O=C=O III. Ca=C=C (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı reaksiyada karbon həm oksidləşdirici, həm də reduksiyaedici? (Çəki: 1)



Sual: Silisium hansı maddələrlə reaksiyaya daxil olur? I. F₂ II. HCl III. HF IV. NaOH (Çəki: 1)

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

BÖLMƏ: 1701

| | |
|----------------------|-------------------------------------|
| 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)

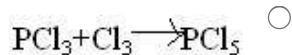
- N₂O
 NO
 N₂O₃
 NO₂
 N₂O₅
-

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

- N_2O_3, HNO_3, KNO_2
 NH_3, N_2O_3, HNO_3
 $NaNO_2, N_2O_3, HNO_2$
 KNO_3, HNO_2, NH_3
 NH_4Cl, NH_3, N_2O_3
-

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

- $P + Mg \xrightarrow{t} Mg_3P_2$
 $P + O_2 \xrightarrow{t} P_2O_5$
 $P + Cl_2 \xrightarrow{t} PCl_3$
 $P + H_2 \xrightarrow{t} PH_3$



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. CS₂-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 getirir

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

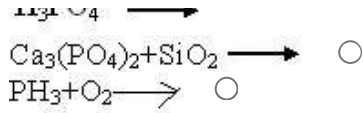
- AlPO₄
 Al(H₂PO₄)₃
 Al(PO₃)₃
 Al₂(HPO₄)₃
 Al₂(HPO₃)₃

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

- P₂O₅
 Mg₃(PO₄)₂
 Na₃PO₄
 (NH₄)₃PO₄
 Ca₃(PO₄)₂

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

- $\text{P} + \text{O}_2 \xrightarrow{t}$
 $\text{KClO}_3 + \text{P} \rightarrow$
 $\text{H}_3\text{PO}_4 \xrightarrow{t}$



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
 $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COOK}$
 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)

- $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
 NaNO_3
 $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$
 $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$
 KCl

BÖLMƏ: 1901

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

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

- CuSO_4

- $\text{Cu}(\text{HSO}_4)_2$
- $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
- $\text{Cu}(\text{HSO}_4)_2 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
- $\text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3$
-

Sual: Bitkiçilikdə ziyanvericilərə qarşı mübarizədə hansı kristallohidratdan istifadə olunur? (Çəki: 1)

- $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
- $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
- $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
- $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$
- $\text{KCl} \cdot \text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$
-

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

- $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
- $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
- $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$
- $\text{KCl} \cdot \text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$
- $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
-

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

- CH_4
- CO_2
- Cl_2
- NH_3
- HCl
-

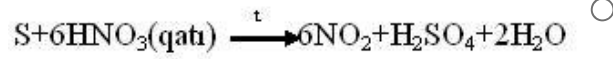
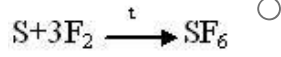
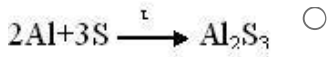
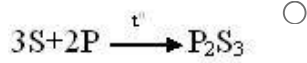
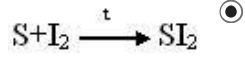
Sual: Kauçukun vulkanlaşmasında hansı maddədən istifadə olunur? (Çəki: 1)

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

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

- $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
- $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$
- $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
- $\text{KCl} \cdot \text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$
- $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
-

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 təsirdən 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)

- F_2
 Cl_2
 Br_2
 I_2
 N_2
-

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. Cl_2 II. S III. I_2 IV. O_2 V. N_2

- 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
 $Ca(NO_3)_2$
 $AgNO_3$
 $Cu(NO_3)_2$
 $Hg(NO_3)_2$
-

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

- $Ca(NO_3)_2$
 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)

- Cl₂
 F₂
 C
 Br₂
 O₂
-

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

- HClO₃
 HFO₃
 HBrO₃
 HF
 HClO₄
-

Sual: (Çəki: 1)

Normal şəraitdə hansı maddələri qaz halındadır?

I. Br₂ II. P III. O₂ IV. F₂ V. I₂

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

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

- Cl₂
 I₂
 Al
 H₂O
 Ca
-

BÖLMƏ: 2101

| | |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad | 2101 |
| Suallardan | 7 |
| Maksimal faiz | 7 |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |

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

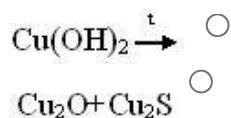
- NaOH
 KOH
 HCl
 HNO₃
 MgSO₄

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)

- $\text{CuCO}_3 \xrightarrow{t}$
 $\text{CuOH} \xrightarrow{t}$
 $\text{Cu(NO}_3)_2 \xrightarrow{t}$



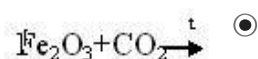
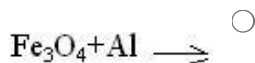
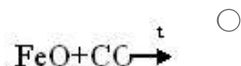
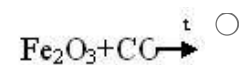
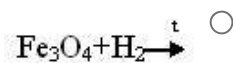
Sual: Xrom üçün hansı ifadə doğru deyil? (Çəki: 1)

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

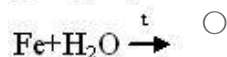
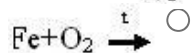
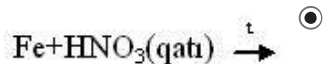
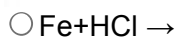
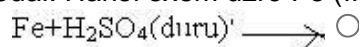
BÖLMƏ: 2203

| | |
|----------------------|--------------------------|
| Ad | 2203 |
| Suallardan | 10 |
| Maksimal faiz | 10 |
| Sualları qarışdırmaq | <input type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 2 % |

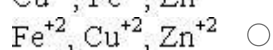
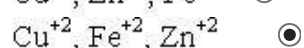
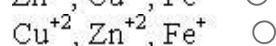
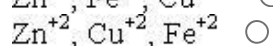
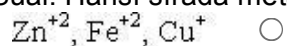
Sual: Hansı vasitəsilə dəmir almaq olmaz? (Çəki: 1)



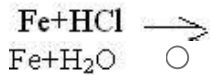
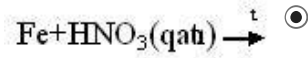
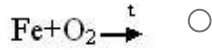
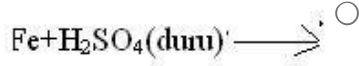
Sual: Hansı sxem üzrə Fe (III) duzu almaq olar? (Çəki: 1)



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



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



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
-

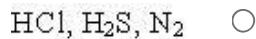
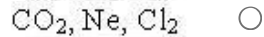
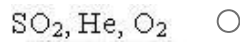
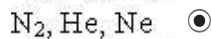
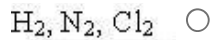
Sual: Hansı metalın xlorid turşusu ilə eyni mol reaksiyasında daha çox miqdarda turşu sərf olunur? (Çəki: 1)

- Na
 - Mg
 - Al
 - Zn
 - Li
-

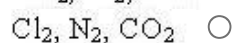
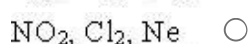
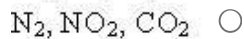
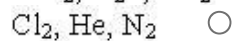
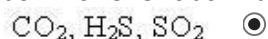
Sual: Hansı sırada metalların reduksiyaedicilik xassəsi artır? (Çəki: 1)

- 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)



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



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 | 32 |
| Maksimal faiz | 32 |
| 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 formül düzgün deyil? (Çəki: 1)

- Ca(H₂PO₄)₂
- (NH₄)₂SO₄
- Na₂KPO₄
- CaHCO₃
- CaHPO₄

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

- CO
 N₂O
 SO₃
 CO₂
 SO₂
-

Sual: Bəsit maddələri müəyyən edin: I azot 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 hərisliyin qitməti kiçik olan elementi göstərin. (Çəki: 1)

- N
 - Cl
 - F
 - O
 - S
-

Sual: Elektronla hərisliyin qitməti kiçik olan elementin valent təbəqəsinin elektron formunu göstərin. (Çəki: 1)

- ns²np³
 - ns²np²
 - ns²np⁵
 - ns²np⁴
 - ns²np¹
-

Sual: Radioaktivlik nədir? (Çəki: 1)

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

Sual: Təbii radioaktivlik nədir? (Çəki: 1)

- təbii nüvələrin öz-özünə parçalanması prosesi
 - təbii nüvələrin Günəş işığının təsirindən parçalanması
 - təbii nüvələrin α –şüaların təsirindən parçalanması
 - təbii nüvələrin β –şüaların təsirindən parçalanması
 - təbii nüvələrin γ –şüaların 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 üçün protonlar və neytronların sayı necə olmalıdır? (Çəki: 1)

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

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: 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 qarışıq 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
 Na₂KPO₄
 CaHCO₃
 CaHPO₄
-

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, xəək duzu, polad
 - mis, təbaşir, əhəng
-

