

TEST: 1325#01#Y14#01QIYABI KƏSR 500

Test	1325#01#Y14#01qiyabi kəsir 500
Fənn	1325 - Ümumi kimya
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	30
Bölmələri qarışdırmaq	☒
Köçürməyə qadağa	☒
Ancaq irəli	☐
Son variant	☒

BÖLMƏ: 0102

Ad	0102
Suallardan	26
Maksimal faiz	26
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	2 %

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: Hansı birləşmədə hidrogenin kütlə payı ən böyükdür? (Çəki: 1)

- ☒ LiH
☐ NaH
☐ KH
☐ RbH
☐ C3H

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

- ☐ ərimə
 - ☒ yanma
 - ☐ kristallaşma
 - ☐ buxarlanma
 - ☐ süzmə
-

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

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

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

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

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

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

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

- ☐ CO
 - ☐ N_2O
 - ☐ SO_3
 - ☐ CO_2
 - ☒ SO_2
-

Sual: 14,2 q R_2O_5 maddəsində 8 q oksigen varsa, RH3 birləşməsinin nisbi molekulyar kütləsi neçədir? (Çəki: 1)

- ☐ 31
 - ☒ 34
 - ☐ 68
 - ☐ 17,5
 - ☐ 62
-

Sual: 28 q ikivalentli metal oksidini həll etmək üçün 49 q H_2SO_4 tələb olunur. Metalın nisbi atom kütləsini tapın. (Çəki: 1)

- ☒ 40
 - ☐ 23
 - ☐ 24
 - ☐ 20
 - ☐ 45
-

Sual: Butanın havaya görə sıxlığını tapın. (Çəki: 1)

- ☐ 1,5
 - ☒ 2
 - ☐ 2,5
 - ☐ 3
 - ☐ 3,5
-

Sual: CaO -in neçə qramında 1,6 q Ca olar? (Çəki: 1)

- ☐ 5,6
 - ☐ 2,5
 - ☒ 2,24
 - ☐ 56
 - ☐ 40
-

Sual: Kükürd-6-oksidi molekulunda oksigenin kütlə payını (%) hesablayın. (Çəki: 1)

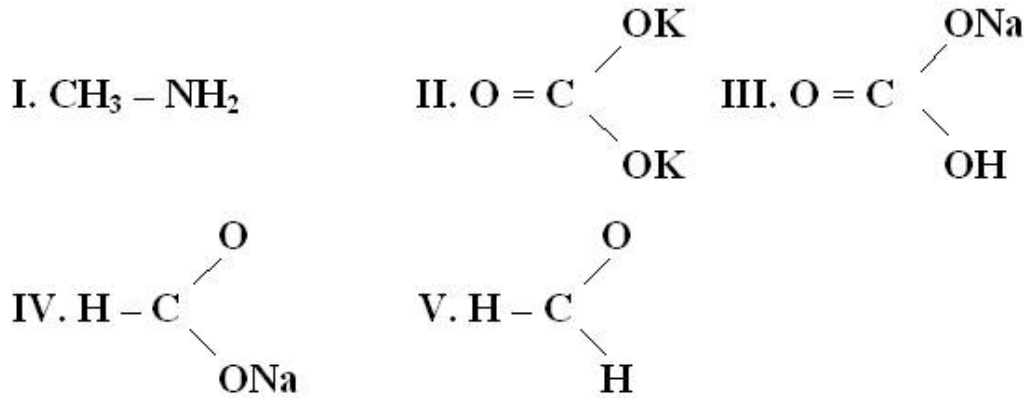
- ☐ 20
 - ☐ 66
 - ☐ 40
 - ☒ 60
 - ☐ 56
-

Sual: Normal şəraitdə 5,6 litrin kütləsi 11,5 q olan qazın hidrogenə görə sıxlığını hesablayın. (Çəki: 1)

- ☐ 46
 - ☒ 23
 - ☐ 32
 - ☐ 75
 - ☐ 35,5
-

Sual: (Çəki: 1)

Karbon birləşmələri rindən hansıları qeyri-üzvi birləşmələrdir?



- ☐ I, II
☒ II, III
☐ III, IV
☐ IV, V
☐ I, III
-

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

- ☐ 12Mg
☐ 17Cl
☒ 8O
☐ 11Na
☐ 13Al
-

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

- ☐ karbon qazı
☒ ozon
☐ su
☐ malaxit
☐ hava
-

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

- ☐ Na
☒ Hg
☐ Ag
☐ Ca
☐ Au
-

Sual: Hansı mürəkkəb maddədir? (Çəki: 1)

- ☐ azot
☐ qrafit
☒ malaxit
☐ dəmir
☐ almaz
-

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

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

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

- ☐ I,II
 - ☐ III,IV
 - ☒ I,IV
 - ☐ II,III
 - ☐ II,IV
-

Sual: (Çəki: 1)



1,2 və 3-cü halda hansı proseslər baş verir?

I

II

III

- ☐ qaynama , buxarlanma, ərimə
 - ☐ ərimə, buxarlanma, kondensləşmə
 - ☒ ərimə, sublimasiya, kondensləşmə
 - ☐ donma, buxarlanma , qaynama
 - ☐ sublimasiya, ərimə , donma
-

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

- ☐ ərimə
 - ☒ yanma
 - ☐ kristallaşma
 - ☐ buxarlanma
 - ☐ süzmə
-

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

- ☐ N
 - ☒ O
 - ☐ Na
 - ☐ H
 - ☐ Ca
-

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

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

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

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

BÖLMƏ: 0202

Ad	0202
Suallardan	28
Maksimal faiz	28
Sualları qarışdırmaq	
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 cütləşməmiş elektron vardır? (Çəki: 1)

- ☐ 1
- ☐ 3
- ☐ 5
- ☒ 7
- ☐ 6

Sual: Sıra nömrəsi 24 olan elementin atomunda elektronların energetik səviyyədə paylanması hansı halda düzgün veril-mişdir? (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 formulu ... $3d^1 4s^2$ olan ^{45}X atomunda ne?? neytron vardır?

- ☐ 21
☐ 22
☐ 23
☒ 24
☐ 25
-

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

- $^{27}_{13}\text{Al}^{3+}$ v? $^{39}_{19}\text{K}^{+}$ ☐
 $^7_3\text{Li}^{+}$ v? $^{19}_9\text{F}^{-}$ ☐
 $^{40}_{20}\text{Ca}^{2+}$ v? $^{80}_{35}\text{Br}^{-}$ ☐
 $^{23}_{11}\text{Na}^{+}$ v? $^{35}_{17}\text{Cl}^{-}$ ☐
 $^{39}_{19}\text{K}^{+}$ v? $^{32}_{16}\text{S}^{2-}$ ☒
-

Sual: (Çəki: 1)

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

- 10 $\bar{e}$, 10p, 7n ☐
4 $\bar{e}$, 7p, 7n ☐
 ^7_7N ☐
10 $\bar{e}$, 7p, 7n ☒
7 $\bar{e}$, 7p, 7n ☐
-

Sual: (Çəki: 1)

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

- ... $3d^6 4s^2$ ☐
... $3d^4 4s^2$ ☐
... $3d^6 4s$ ☐
... $3d^5 4s^2$ ☐
... $3d^5 4s^1$ ☒
-

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

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

Sual: (Çəki: 1)

0,1 mol H_3PO_4 -də olan atomların sayını tapın.

- $4,0 \cdot 10^{23}$ ☐
 $4,8 \cdot 10^{23}$ ☒
 $5,0 \cdot 10^{23}$ ☐
 $5,2 \cdot 10^{23}$ ☐
 $6,02 \cdot 10^{23}$ ☐
-

Sual: (Çəki: 1)

Hansı elektron konfigurasiyası atomun həyəcanlanmış halına uyğundur?

- ... $2s^2 2p^3$ ☐
... $3s^2 3p^6 3d^5 4s^2$ ☐
... $2s^2$ ☐
... $2s^1 2p^1$ ☒
... $3s^2 3p^2$ ☐
-

Sual: (Çəki: 1)

${}^{26}\text{Fe}$ atomunun elektron formulu hansıdır?

- ... $3d^6 4s^2$ ☒
... $3d^6 4s^0$ ☐
... $3d^5 4s^1$ ☐
... $4d^5 4s^2$ ☐
... $3d^5 4s^1$ ☐
-

Sual: Ən böyük elektromənfiyyətə malik elementin atomunun nüvə-sindəki protonların sayını göstərin. (Çəki: 1)

- ☐ 6
☐ 7
☐ 8
☒ 9
☐ 11
-

Sual: 14,2 q R_2O_5 maddəsində 8 q oksigen varsa, RH₃ birləşməsinin nisbi molekül kütləsi neçədir? (Çəki: 1)

- ☐ 31
☒ 34
☐ 68
☐ 17,5
☐ 62
-

Sual: 28 q ikivalentli metal oksidini həll etmək üçün 49 q H_2SO_4 tələb olunur. Metalın nisbi atom kütləsin tapın. (Çəki: 1)

- ☒ 40
☐ 24
☐ 43
☐ 65
☐ 70
-

Sual: Hansı atomun normal halda xarici energetik səviyyə-sindəki cütləşməmiş elektronların sayı ən azdır? (Çəki: 1)

- ${}^7_7\text{N}$ ☐
 ${}^{15}_{15}\text{P}$ ☐
 ${}^{16}_{16}\text{S}$ ☐
 ${}^{11}_{11}\text{Na}$ ☒
 ${}^6_6\text{C}$ ☐
-

Sual: Hansı element daha güclü qeyri-metallıq xassələrinə malik-dir? (Çəki: 1)

- $\dots 2s^2 2p^1$ ☐
 $\dots 2s^2 2p^5$ ☒
 $\dots 2s^2 2p^6$ ☐
 $\dots 3s^2 3p^6$ ☐
 $\dots 4s^2 4p^5$ ☐
-

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

- ☒ 14
☐ 16
☐ 18
☐ 19
☐ 27
-

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 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)

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

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

- ${}^1_1\text{H}, {}^2_1\text{H}, {}^4_2\text{He}$ ☐
 - ${}^{32}_{16}\text{S}, {}^{33}_{16}\text{S}, {}^{34}_{16}\text{S}$ ☒
 - ${}^{40}_{18}\text{Ar}, {}^{40}_{19}\text{K}, {}^{40}_{20}\text{Ca}$ ☐
 - ${}^{63}_{29}\text{Cu}, {}^{65}_{29}\text{Cu}, {}^{65}_{30}\text{Zn}$ ☐
 - ${}^{40}_{20}\text{Ca}, {}^{42}_{20}\text{Ca}, {}^{48}_{22}\text{Ti}$ ☐
-

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

- ${}^7_7\text{N}$ ☐
 - ${}^{15}_{15}\text{P}$ ☐
 - ${}^{16}_{16}\text{S}$ ☐
 - ${}^{17}_{17}\text{Cl}$ ☒
 - ${}^6_6\text{C}$ ☐
-

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: Sıra nömrəsi 24 olan elementin atomunda elektronların energetik səviyyədə paylanması hansı halda düzgün veril-mişdir? (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: Hansı halda ionun xarici elektron konfigurasiyası doğru göstərilməyib? (Çəki: 1)

- ☐ I,II
 - ☐ II,III
 - ☒ yalnız III
 - ☐ yalnız II
 - ☐ yalnız I
-

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

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

BÖLMƏ: 0302

Ad	0302
Suallardan	13
Maksimal faiz	13
Sualları qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	2 %

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 artır
-

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)

- ☐ $1s^1$
 - ☒ $2s^1$
 - ☐ $3s^1$
 - ☐ $3d^0 4s^1$
 - ☐ $4d^0 5s^1$
-

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

- ☐ 9
 - ☐ 10
 - ☐ 1
 - ☒ 19
 - ☐ 90
-

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
 - ☐ Di, 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 bütün elementlər uçucu hidrogenli birləşmələr əmələ gətirmirlər? (Çəki: 1)

- ☐ C, N, Si
- ☐ O, F, P
- ☐ C, Cl, S

- ☐ Si, P, S
☒ Mg, Na, Ca
-

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: 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: 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
-

BÖLMƏ: 0401

Ad	0401
Suallardan	23
Maksimal faiz	23
Sualları qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	2 %

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

- ☐ NaCl, LiCl, KCl
☐ HCl, HF, HBr
☒ H₂, F₂, O₂
☐ SO₂, CO₃, SO₃

☐ MgO, ZnO, FeO

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

- ☐ 4:2
☐ 4:1
☐ 5:2
☒ 5:1
☐ 3:1
-

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

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

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

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

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

- ☐ H₂SO₄
☐ KBr
☒ Na₂SiO₃
☐ CH₃NH₂
☐ CH₃OH
-

Sual: (Çəki: 1)

Hansı orbitalların örtülməsi π -rabitə yarada bilər?

- ☐ sp² - sp²
☐ sp² - p
☒ p - p
☐ sp - p
☐ sp² - s
-

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

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

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

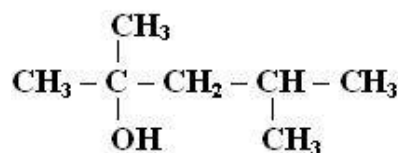
- ☐ C_2H_4 , P_4
 - ☐ PH_3 , C_2H_4
 - ☐ CO , NH_3
 - ☒ C_2H_2 , N_2
 - ☐ O_3 , Cl_2
-

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

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

Sual: (Çəki: 1)

Birləşməni Beynəlxalq üsulla adlandırın.



- ☒ 2,4-dimetilpentanol-2
 - ☐ 2-metilpentanol-2
 - ☐ 2,4-dimetilpentanol-4
 - ☐ 2,3-dimetilbutanol-2
 - ☐ 4-metilpentanol-2
-

Sual: 0,1 molunun kütləsi 6 q olan doymuş biratomlu spirtdən alınan sadə efirin nisbi molekül kütləsini hesablayın. (Çəki: 1)

- ☐ 30
 - ☒ 102
 - ☐ 78
 - ☐ 100
 - ☐ 120
-

Sual: 0,2 mol $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ -dan alınan sadə efirin kütləsini hesablayın. (Çəki: 1)

- ☐ 9,2

- ☒ 7,4
 - ☐ 8,3
 - ☐ 4,6
 - ☐ 3,7
-

Sual: Biratomlu spirtlərin ümumi formulu neçədir? (Çəki: 1)

- ☐ $C_nH_{2n}+2OH$
 - ☒ $C_nH_{2n}+1OH$
 - ☐ $C_nH_{2n}(OH)_2$
 - ☐ $C_nH_{2n-2}(OH)_2$
 - ☐ $C_nH_{2n-6}OH$
-

Sual: Etanol üçün hansı mülahizə doğru deyil? (Çəki: 1)

- ☐ biratomlu spirtədir
 - ☐ rəngsiz mayedir
 - ☐ qaynama temperaturu etilenin qaynama temperaturundan yüksəkdir
 - ☒ ikili spirtədir
 - ☐ mavi alovlu yanır
-

Sual: Etanol və dietilefirindən ibarət 100 q qarışığın natriumla reaksiyasından (n.ş.-də) 2,24 l H_2 qazı ayrılır. Qarışqa efinin kütlə payını (%-lə) hesablayın. (Çəki: 1)

- ☐ 9,2
 - ☐ 40
 - ☐ 46
 - ☒ 90,8
 - ☐ 92
-

Sual: Etanolu etilenqlikoldan hansı maddənin köməyi ilə fərqləndirmək olar? (Çəki: 1)

- ☐ CH_3COOH
 - ☐ HCl
 - ☐ Na
 - ☒ $Cu(OH)_2$
 - ☐ $Ca(OH)_2$
-

Sual: Etil spirtinin 100° temperaturda dehidratlaşması zamanı hansı maddə alınır? (Çəki: 1)

$CH_2 = CH - CH = CH_2$ ☐

- ☐ $CH = CH$
 - ☒ $CH_3 - CH_2 - OCH_2CH_3$
 - ☐ $CH_3 - CH_3$
 - $CH_2 - CH = CH_2$ ☐
-

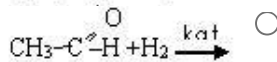
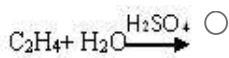
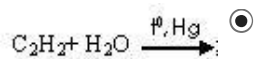
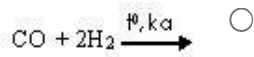
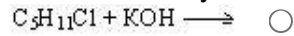
Sual: Hansı maddə dimetilefirinin izomeridir? (Çəki: 1)

- ☒ etil spirti
 - ☐ metil spirti
 - ☐ aseton
 - ☐ qarışqa turşusu
 - ☐ sirkə turşusu
-

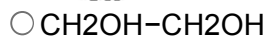
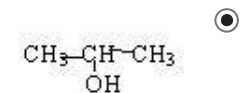
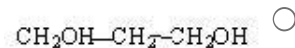
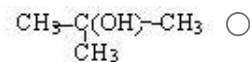
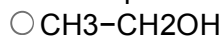
Sual: Hansı maddənin su ilə qarşılıqlı təsirindən etil spirti alınır? (Çəki: 1)

- ☐ asetilen
 - ☐ viniasetilen
 - ☐ metan
 - ☒ etilen
 - ☐ propilen
-

Sual: Hansı reaksiya nəticəsində spirt alınmır? (Çəki: 1)



Sual: İkili spirt hansıdır? (Çəki: 1)



Sual: izopropil spirtİNİ QIZDIRDıqda hansı maddə alınır. (Çəki: 1)

- ☐ propanal
 - ☐ propin
 - ☐ 1-propanal
 - ☐ propilen oksidi
 - ☒ propen
-

Sual: Propanol – 2- üçün hansı mülahizə doğrudur? I molekulunda 7 hidrogen atomu var II Na ilə qarşılıqlı təsirdə olur III metiletil efirinin izomeridir (Çəki: 1)

- ☒ II, III
 - ☐ I, II, III
 - ☐ I, II
 - ☐ I, III
 - ☐ yalnız II
-

BÖLMƏ: 0403

Ad	0403
Suallardan	8
Maksimal faiz	8



Sual: I qrupun əsas yarımqrup elementləri VII qrupun əsas yarımqrup elementləri ilə hansı rabitə əmələ gətirməklə birləşərlər? (Çəki: 1)

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

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

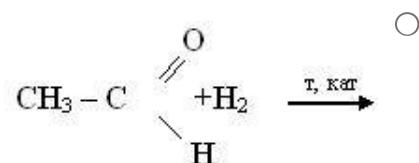
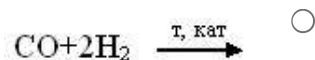
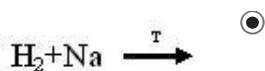
- ☐ 2σ , 1π
- ☐ 2σ , 2π
- ☒ 1σ , 2π
- ☐ 3σ
- ☐ 3π

Sual: Hansı qrupdakı maddələr moleklyar tipli kristal qəfəs yarada bilər? (Çəki: 1)

- ☐ H_2O , NaCl
- ☒ CO_2 , CH_4
- ☐ BaO , C_2H_6
- ☐ Mg_3N_2 , CaCl_2
- ☐ BaCl_2 , NO_2

Sual: Hansı reaksiyadan alınan maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi əmələ gələ bilməz? (Çəki: 1)

☐ $\text{H}_2 + \text{F}_2 \rightarrow$



Sual: Elektron formulu $\dots 3s^2 3p^5$ sonluğu ilə qurtaran Y atomu X atomu ilə polyar-kovalent rabitəli XY_2 formullu birləşmə əmələ gətirir. Bu birləşməni müəyyən edin. (Çəki: 1)

- ☐ CaCl_2
- ☐ OF_2
- ☒ SCl_2
- ☐ SO_2

☐ MgCl₂

Sual: Hansı sırada yalnız ion rabitəli birləşmələr verilmişdir? (Çəki: 1)

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

Sual: N₂ molekulunda rabitələrin yaranmasında neçə elektron iştirak edir? (Çəki: 1)

- ☐ 2
☐ 4
☒ 6
☐ 3
☐ 5
-

Sual: Verilmiş birləşmələr sırasında kimyəvi rabitənin xarakteri necə dəyişir? Br₂ – HBr – KBr (Çəki: 1)

- ☐ ion – qeri-polyar kovalent – polyar kovalent
☐ qeyri-polyar kovalent – ion – polyar kovalent
☐ ion – polyar kovalent – qeyri-polyar kovalent
☒ qeri-polyar kovalent – polyar kovalent – ion
☐ polyar kovalent – qeyri-polyar kovalent – ion
-

BÖLMƏ: 0501

Ad	0501
Suallardan	14
Maksimal faiz	14
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	2 %

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

- ☒ mol/l·san
☐ mol·l/san
☐ mol/l
☐ mol/san
☐ mol/l.dəq
-

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

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

Sual: $\text{H}_2(\text{q}) + \text{S}(\text{b}) \rightleftharpoons \text{H}_2\text{S}(\text{q}) + \text{Q}$ reaksiyasında tarazlığın sağ tərəfə yönəlməsi üçün hansı faktorlar təsir edir? I. temperaturun artması II. temperaturun azalması III. təzyiqin artması IV. H_2 -nin qatılığıının artması (Çəki: 1)

- ☐ I, IV
☐ II, III
☒ II, IV
☐ yalnız II
☐ yalnız IV
-

Sual: $\text{CH}_4(\text{q}) + \text{H}_2\text{O}(\text{q}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{q}) + 3\text{H}_2(\text{q}) - \text{Q}$ 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)

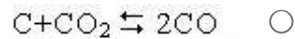
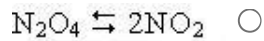
- $3\text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{O}_3$ ☐
 $\text{CO}_2 + \text{C} \rightleftharpoons 2\text{CO}$ ☐
 $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2$ ☐
 $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightleftharpoons 2\text{HCl}$ ☒
 $2\text{NH}_3 \rightleftharpoons \text{N}_2 + 3\text{H}_2$ ☐
-

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

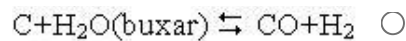
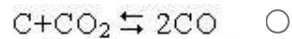
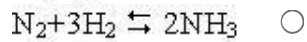
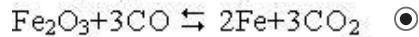
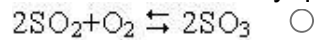
- $3\text{O}_2 \rightleftharpoons 3\text{O}_3 - \text{Q}$ ☐
 $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3 + \text{Q}$ ☐
 $2\text{NO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}_2 + \text{Q}$ ☐
 $\text{N}_2\text{O}_4(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{NO}_2 - \text{Q}$ ☒
 $4\text{NO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 4\text{HNO}_3 + \text{Q}$ ☐
-

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

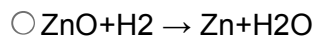
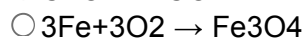
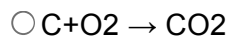
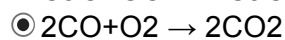
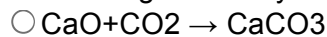
- $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}$ ☐
 $\text{H}_2 + \text{I}_2 \rightleftharpoons 2\text{HI}$ ☐
 $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$ ☒



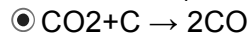
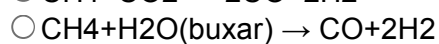
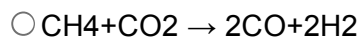
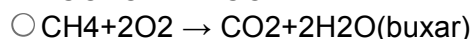
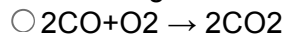
Sual: Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir? (Çəki: 1)



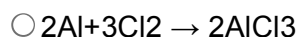
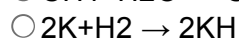
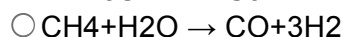
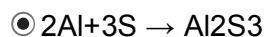
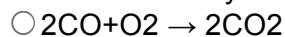
Sual: Homogen reaksiyanı göstərin. (Çəki: 1)



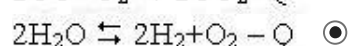
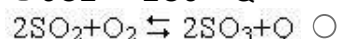
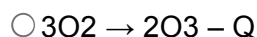
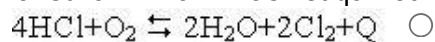
Sual: Heterogen sistemi göstərin. (Çəki: 1)



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



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



Sual: (Çəki: 1)

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

I. O_2 -nin qatılığının artması

II. Cl_2 -nin qatılığının artması

III. təzyiqin artması

IV. təzyiqin azalması

- ☐ yalnız II
☐ II, III
☐ yalnız I
☐ I, III, IV
☒ II, IV

BÖLMƏ: 0502

Ad	0502
Suallardan	10
Maksimal faiz	10
Sualları qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Temperaturu 30C artırdıqda 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 artırıdıda reaksiyanın sürəti neçə dəfə artar? (Çəki: 1)

- ☒ 9
 - ☐ 27
 - ☐ 3
 - ☐ 81
 - ☐ 18
-

Ad	0503
Suallardan	6
Maksimal faiz	6
Sualları qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Temperatur əmsalı 2 olan kimyəvi reaksiyanın temperatu-ru 20C-dən 60C yüksəltsən reaksiyanın sürəti neçə dəfə artır? (Çəki: 1)

- ☐ 8
- ☐ 6
- ☐ 9
- ☒ 16
- ☐ 32

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

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

Sual: Temperaturu 60C-dən 80C-ə qədər artırıqda reak-tsiya-nın sürəti 16 dəfə artır. Sürətin temperatur əmsalını tapın. (Çəki: 1)

- ☐ 2
- ☐ 2,5
- ☐ 3
- ☐ 3,5
- ☒ 4

Sual: Temperaturu 300C!dən 330C qədər artırıqda reak-tsi-ya-nın sürəti neçə dəfə artır? Temperatur əmsalı 3-ə bərabərdir. (Çəki: 1)

- ☐ 12
- ☒ 27
- ☐ 54
- ☐ 81
- ☐ 9

Sual: Reaksiya 120C-də 16 saniyə ərzində qurtarır. Temperatur əmsalı 2 olan reaksiya 150C-də neçə saniyəyə qurtarar? (Çəki: 1)

- ☐ 1
- ☒ 2
- ☐ 3
- ☐ 4
- ☐ 5

Sual: Kimyəvi reaksiyanın sürəti 100 C temperaturda 0,3 mol/l·san 130 C-də həmin reaksiyanın sürətini hesablayın. Sürətin temperatur əmsalı 2-dir. (Çəki: 1)

- ☒ 2,4
- ☐ 3,2
- ☐ 10,6
- ☐ 4,8
- ☐ 6,8

BÖLMƏ: 0601

Ad	0601
Suallardan	15
Maksimal faiz	15
Sualları qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	2 %

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

- ☐ mol/l
- ☐ q/mol
- ☒ q/l
- ☐ l/kq
- ☐ kq/mol

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

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

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

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

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

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

Sual: Hansı üç metal natrium 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 məh-lulda 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

$C_{12}H_{22}O_{11}$, NH_4Cl ○

Sual: Hansı metal deyil? (Çəki: 1)

- ☐ mis
 - ☐ qalay
 - ☒ bor
 - ☐ civə
 - ☐ aliminium
-

Sual: Hansı mürəkkəb maddədir? (Çəki: 1)

- ☐ azot
 - ☐ qrafit
 - ☒ malaxit
 - ☐ dəmir
 - ☐ almaz
-

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

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

Sual: Qarışıq müəyyən edin: (Çəki: 1)

- ☐ fenol
 - ☐ benzol
 - ☐ ozon
 - ☐ azot
 - ☒ neft
-

BÖLMƏ: 0602

Ad	0602
Suallardan	18
Maksimal faiz	18
Sualları qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: 5 q şəkəri 15 q suda həll etdikdə alınan məhlulda şəkərin kütlə payını tapın. (Çəki: 1)

- ☐ 10
 - ☐ 20
 - ☐ 15
 - ☒ 25
 - ☐ 30
-

Sual: 100 q 10%-li və 400 q 20%-li məhlul ilə quraşdırılır. Həll olan maddənin kütlə payını %-lə tapın. (Çəki: 1)

- ☐ 14
 - ☒ 18
 - ☐ 22
 - ☐ 26
 - ☐ 30
-

Sual: 40 q xörək duzunu 160 q suda həll etdilər. Məhlulda xörək duzunun kütlə payını tapın. (Çəki: 1)

- ☐ 5
 - ☐ 10
 - ☐ 15
 - ☒ 20
 - ☐ 25
-

Sual: 50 q 30%-li natrium xlorid məhlulunu 150 q 10%-li natrium xlorid məhlulu ilə qarışdırdıqda alınan məhlulda duzun kütlə payını tapın. (Çəki: 1)

- ☐ 10
 - ☒ 15
 - ☐ 20
 - ☐ 25
 - ☐ 30
-

Sual: Müəyyən temperaturda 550 q doymuş məhlulda 50 q duz vardır. Həmin temperaturda duzun həllolma əmsalını tapın. (Çəki: 1)

- ☐ 50
 - ☒ 100
 - ☐ 150
 - ☐ 250
 - ☐ 300
-

Sual: 20C temperaturda 200 q doymuş məhlulda 120 q kalsium nitrat vardır. Duzun həllolma əmsalını tapın. (Çəki: 1)

- ☒ 1500
 - ☐ 600
 - ☐ 375
 - ☐ 60
 - ☐ 150
-

Sual: 90 q xörək duzu məhluluna neçə qram su əlavə etmək lazımdır ki, 18%-li məhsulu alınsın? (Çəki: 1)

- ☐ 500
 - ☐ 200
 - ☒ 410
 - ☐ 162
 - ☐ 450
-

Sual: 800 q 20%-li natrium hidroksidi neytrallaşdırmaq üçün neçə qram sulfat turşusu lazımdır? (Çəki: 1)

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

Sual: 10%-li və 40%-li məhsulları qarışdırdıqda alınan məhlulda həll olan maddənin kütlə payını tapın. (Çəki: 1)

- ☐ 15
 - ☐ 20
 - ☒ 25
 - ☐ 30
 - ☐ 18
-

Sual: 300 q doymuş məhlulda 50 q duz vardır. Duzun həllolma əmsalını təyin edin. (Çəki: 1)

- ☐ 50
 - ☐ 100
 - ☐ 150
 - ☒ 200
 - ☐ 250
-

Sual: Həllolma əmsalı 1000 q/l olan doymuş məhlulda duzun kütlə payını təyin edin. (Çəki: 1)

- ☐ 10
 - ☐ 25
 - ☐ 40
 - ☒ 50
 - ☐ 64
-

Sual: 300q 20%-li məhlul hazırlamaq üçün neçə qram 30%-li məhlul lazımdır? (Çəki: 1)

- ☐ 100
 - ☒ 200
 - ☐ 300
 - ☐ 400
 - ☐ 500
-

Sual: Temperaturun artması ilə hansı sıradakı bütün maddələrin həll olması artır? (Çəki: 1)

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

Sual: $\text{KOH}:\text{H}_2\text{O}=0,5:4$ mol nisbətində olan məhlulda qələvinin kütlə payını tapın. $M_r(\text{KOH})=56$ (Çəki: 1)

- ☐ 14
- ☒ 28

- ☐ 7
☐ 32
☐ 34

Sual: 600 q 40%-li Na_2SO_4 məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıldıqda Na_2SO_4 -ün kütlə payını müəyyən edin. (Çəki: 1)

- ☐ 20
☐ 40
☒ 30
☐ 25
☐ 10

Sual: 2,24 l NH_3 (n.ş-də) suda həll edilərək 500 ml məhlul hazırlanır. Alınan məhlulun molyar qabiliğini hesablayın. (Çəki: 1)

- ☐ 0,1
☒ 0,2
☐ 0,25
☐ 0,4
☐ 0,5

Sual: 660 q suya 224 l H_2S əlavə etdikdə neçə faizli turşu məhlulu alınar? ($\text{MnH}_2\text{S}=3\text{H}$) (Çəki: 1)

- ☐ 20
☐ 17
☐ 30
☒ 34
☐ 25

Sual: Həllolma əmsalı 500 q / l olan duz məhlulunun 300 qramında neçə qram duz olar? (Çəki: 1)

- ☐ 80
☒ 100
☐ 150
☐ 200
☐ 250

BÖLMƏ: 0603

Ad	0603
Suallardan	12
Maksimal faiz	12
Sualları qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: 100 ml suya 20%-li 300 q məhlul əlavə etdikdə alınmış məhlulda həll olan maddənin kütlə payını tapın. (Çəki: 1)

- ☐ 12

- ☐ 10
 - ☒ 15
 - ☐ 20
 - ☐ 25
-

Sual: 400 q 30%-li məhlulun üzərinə 200 q su əlavə etdikdə məhlulun qatılığıni müəyyən edin. (Çəki: 1)

- ☐ 10
 - ☐ 15
 - ☒ 20
 - ☐ 23
 - ☐ 25
-

Sual: 96%-li sulfat turşusu su ilə 1:2 nisbətində qarışdırılır. Alınmış məhlulda sulfat turşusunun kütlə payını tapın. (Çəki: 1)

- ☐ 20
 - ☐ 28
 - ☒ 32
 - ☐ 40
 - ☐ 48
-

Sual: 10%-li məhlul almaq üçün 300 q 40%-li məhlulun üzərinə neçə qram su əlavə etmək lazımdır? (Çəki: 1)

- ☒ 900
 - ☐ 180
 - ☐ 1080
 - ☐ 800
 - ☐ 1100
-

Sual: 20 %-li məhlulun dördə üç hissəsindən su buxarlandırıldı. Həll olan maddənin kütlə payını alınmış məhlulda tapın. (Çəki: 1)

- ☐ 25
 - ☒ 50
 - ☐ 75
 - ☐ 30
 - ☐ 40
-

Sual: 135 q sda 15 q duz həll edilmişdir. Məhlulda həll olan maddənin kütlə payını tapmalı. (Çəki: 1)

- ☐ 5
 - ☒ 10
 - ☐ 12
 - ☐ 15
 - ☐ 20
-

Sual: Duzun suda həllolma əmsalı 1500 q/l-dir. Duzun doymuş məhlulda kütlə payını tapın. (Çəki: 1)

- ☐ 10

- ☐ 20
☐ 30
☐ 40
☒ 60
-

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

- ☐ 10
☐ 18
☒ 25
☐ 35
☐ 30
-

Sual: 5,6 q kalsium oksid 994,4 ml suda həll olunur. Alınmış məhlulda kalsium hidroksidin kütlə payını təyin edin. $M_r(\text{CaO})=56$. (Çəki: 1)

- ☐ 5,6
☐ 0,56
☐ 7,4
☒ 0,74
☐ 12,4
-

Sual: 6,2 q Na_2O -in 43,8 q suda həll olmasından alınan məhlulda NaOH -ın kütlə payını tapın. $M_r(\text{Na}_2\text{O})=62$ (Çəki: 1)

- ☐ 8
☐ 6,2
☐ 12,4
☒ 16
☐ 24
-

Sual: 167,8 q suda 32,2 q $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ həll edilmişdir. Alınmış məhlulda Na_2SO_4 -ün kütlə payını tapın. $M_r(\text{Na}_2\text{SO}_4)=142$; $M_r(\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O})=322$ (Çəki: 1)

- ☐ 3,5
☒ 7,1
☐ 14,2
☐ 32,2
☐ 64,4
-

Sual: 200 q 20%-li NaOH məhlulu hazırlamaq üçün neçə qram Na_2O lazımdır? $M_r(\text{Na}_2\text{O})=62$; $M_r(\text{NaOH})=40$. (Çəki: 1)

- ☐ 46
☐ 54
☐ 40
☐ 62
☒ 31
-

BÖLMƏ: 0702

Ad

0702

Suallardan

16

Maksimal faiz	16
Sualları qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Hansı elektrolitlər mərhələli dissosiasiya edir? I. Ca(OH)_2 II. NaHSO_4 III. Mg(OH)Cl IV. AlCl_3 (Çəki: 1)

- ☐ I, IV
☒ I, II, III
☐ II, IV
☐ yalnız I
☐ II, III, IV

Sual: K_2S -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: BaCl_2 məhlulu üçün hansı ifadə doğrudur? (Çəki: 1)

- ☐ duru məhlulda BaCl_2 dissosiasiya etmir
☐ BaCl_2 məhlulda hidroliz edir
☐ BaCl_2 məhlulunun sıxlığı suyun sıxlığından azdır
☐ lakmusun rəngini dəyişir
☒ Ba^{+2} ionlarının sayı Cl^- ionlarının sayından 2 dəfə azdır

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

- ☐ Ag^+ və Cl^-
☒ Ag^+ və I^-
☐ Ba^{+2} və CO_3^{2-}
☐ Ca^{+2} və CO_3^{2-}
☐ Na^+ və CH_3COO^-

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

- ☐ $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow$
☐ $\text{KOH} + \text{FeCl}_3 \rightarrow$
☐ $\text{CuSO}_4 + \text{Na}_2\text{S} \rightarrow$
☐ $\text{CuO} + \text{HCl} \rightarrow$
☒ $\text{CuSO}_4 + \text{NaNO}_3 \rightarrow$

Sual: 1 mol AlCl_3 suda həll olduqda məhlulda cəmi neçə ion əmələ gələr (dissosiasiya dərəcəsi $\alpha=100\%$)? (Çəki: 1)

- ☒ $24,08 \cdot 10^{23}$
☐ $6,02 \cdot 10^{23}$
☐ $3,01 \cdot 10^{23}$

24,08.10²⁴ ☐

12,04.10²³ ☐

Sual: (Çəki: 1)

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

götürülməlidir?

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

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

(Çəki: 1)

- ☒ NaOH
 - ☐ H₂SO₄
 - ☐ H₂O
 - ☐ HNO₃
 - ☐ HCl
-

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: (Çəki: 1)

SO_4^{2-} , Cl^- və CO_3^{2-} ionlarını uyğun olaraq hansı sıradakı kationlarla təyin

etmək olar?

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

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

- ☐ Ag^+ və Cl^-
- ☒ Ag^+ və I^-
- ☐ Ba^{+2} və CO_3^{2-}
- ☐ Ca^{+2} və CO_3^{2-}
- ☐ Na^+ və CH_3COO^-

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

- ☒ NH_3
- ☐ CO_2
- ☐ SO_2
- ☐ H_2S
- ☐ NO_2

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)

- ☐ H_2O , HCl
- ☐ K_2SO_4 , $NaCl$
- ☒ H_3BO_3 , H_2CO_3
- ☐ H_2SO_4 , $NaCl$
- ☐ $NaOH$, $Cu(OH)_2$

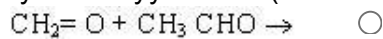
BÖLMƏ: 0703

Ad	0703
Suallardan	24
Maksimal faiz	24
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: $Cu^{+2} + 2OH^- \rightarrow Cu(OH)_2$ reaksiyasını aparmaq üçün hansı maddələr götürülməlidir? (Çəki: 1)

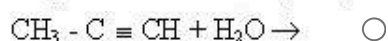
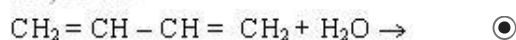
- ☐ Cu, NaOH
- ☐ CuO, NaOH
- ☐ CuSO₄, Na₂SO₄
- ☐ CuO, H₂O
- ☒ Cu(NO₃)₂, KOH

Sual: 1 mol KCl və 1 mol CaCl₂ duzlarını suda həll etdikdə məhəlulda olan Cl⁻ ionlarının sayını müəyyən edin (hər iki elektrolit üçün α=100%). (Çəki: 1)



$12,04 \cdot 10^{23}$ ☐

$18,06 \cdot 10^{24}$ ☐



Sual: Hansı maddələrin bir molunu tam dissosiasiya etdikdə bərabər sayda ionlar əmələ gəlir? I. (NH₄)₃PO₄ II. AlCl₃ III. Fe₂(SO₄)₃ IV. Fe(NO₃)₂ (Çəki: 1)

- ☒ I və II
- ☐ II və III
- ☐ III və IV
- ☐ I və II
- ☐ II və IV

Sual: Hansı maddə ilə aşağıda verilmiş ionların hamısını təyin etmək olar? PO₄³⁻, Cl⁻, Br⁻, I⁻ (Çəki: 1)

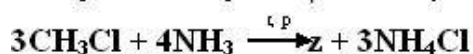
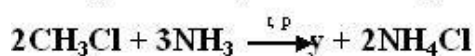
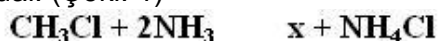
- ☐ MgCl₂
- ☐ KCl
- ☐ FeSO₄
- ☒ AgNO₃
- ☐ Cu(NO₃)₂

Sual: (Çəki: 1)

Hansı reaksiyanın qısa ion tənliyi $\text{NH}_4^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$ kimidir?

- ☐ $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow$
- ☒ $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow$
- ☐ $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + \text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow$
- ☐ $(\text{NH}_4)_2\text{S} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- ☐ $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$

Sual: (Çəki: 1)



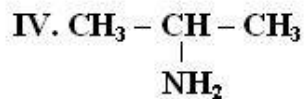
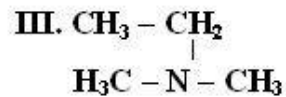
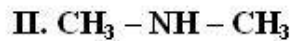
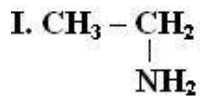
x, y və z aminlərinin esashlıq xassəsini müqayisə edin.

- $\text{x} < \text{y} < \text{z}$ ☒
- $\text{z} < \text{y} < \text{x}$ ☐

- ☐ $y < z < x$
☐ $z < x < y$
☐ $y < x < z$
-

Sual: (Çəki: 1)

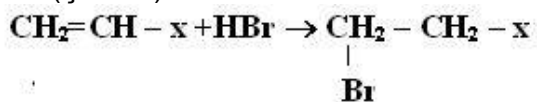
1. Aminlərin daxil olduğu qrupları müəyyən edin.



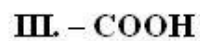
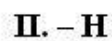
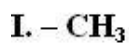
Birli amin İkili amin Üçlü amin

- ☐ I, II, ----- IV -----, III
☒ I, IV -----, II ----- III
☐ III -----, I, ----- II, IV
☐ III -----, I, II, ----- IV
☐ I, ----- IV, III ----- II
-

Sual: (Çəki: 1)



X-ı müəyyən edin.



- ☐ yalnız I
☐ yalnız II
☒ yalnız III
☐ I, II
☐ II, III
-

Sual: 0,5 mol spirtin artıq miqdarda götürülmüş sirkə turşusu ilə qarşılıqlı təsirindən 18 q su ayrıldı. Spirt molekulunda hidroksil qruplarının sayını müəyyən edin. $M_n(\text{H}_2\text{O})=18$ (Çəki: 1)

- ☐ 1
☒ 2
☐ 3
☐ 5
☐ 4
-

Sual: 29,6 q mürəkkəb efirin hidrolizindən 18,4 q etil spirti alınıb. Mürəkkəb efirin nisbi molekulyar kütləsini müəyyən edin. (Çəki: 1)

- ☒ 74;
☐ 88
☐ 102
☐ 117
☐ 132
-

Sual: Bərk yağların tərkibinə əsasən hansı turşular daxildir- 1.C17H35COOH;II CH3CH2COOH;III C17H33COOH;IV C15H31COOH (Çəki: 1)

- ☐ Yalnız I
 - ☒ I,IV
 - ☐ II,III
 - ☐ I,III
 - ☐ Yalnız III
-

Sual: Bir yağ molekulunda 57 karbon və 100 hidrogen atomu var. yağın tərkibindəki turşu qalıqları doymamışdır və eyni sayda karbon atomu olur. Bu yağın bir molunu tam hidrogenləşdirmək üçün lazım olan hidrogenin mol sayını müəyyən edin. (Çəki: 1)

- ☐ 2
 - ☐ 3
 - ☐ 4
 - ☒ 5
 - ☐ 6
-

Sual: CH3NH2 və NH3 üçün ümumi olan nədir? I. qaz halındadır II. adi şəraitdə havada yanır III. molekulunda donor-akseptor rabitəsi var (Çəki: 1)

- ☒ yalnız I
 - ☐ yalnız II
 - ☐ yalnız III
 - ☐ I, II
 - ☐ I, III
-

Sual: Hansı doymamış birəsaslı karbon turşusunun 1 molunu doymuş hava gətirmək üçün 2 mol hidrogen lazımdır? (Çəki: 1)

- ☐ akril turşusu
 - ☐ metakril turşusu
 - ☒ linol turşusu
 - ☐ linolen turşusu
 - ☐ olein turşusu
-

Sual: Hansı ifadə yağlar üçün doğru deyil. (Çəki: 1)

- ☐ Yağlar mürəkkəb efirlərdir.
 - ☐ Yağların hirolizindən üçatomlu spirt alınır.
 - ☐ Stearin və palmitin turşuları bərk yağ əmələ gətirir.
 - ☒ Bərk yağların hidrogenləşməsindən maye yağlar alınır.
 - ☐ Bitki yağlarını əsasən doymamış ali karbon turşuları əmələ gətirir.
-

Sual: Hansı reaksiya əsasında mürəkkəb efirlər alınar.1.Dehidrogenləşmə,2.polimerləşmə,3.hidrotaasiya,4.efirləşmə. (Çəki: 1)

- ☐ 1,2
 - ☐ 2,3
 - ☒ yalnız 4
 - ☐ yalnız 3
 - ☐ 3,4
-

Sual: Hansı reksiyanın məhsulu maye sabunudur. (Çəki: 1)

- ☐ $C_{17}H_{35}COOH + NaOH$ _____
 - ☐ $C_{17}H_{35}COOH + Na_2CO_3$ _____
 - ☐ $C_4H_9COOH + KOH$ _____
 - ☒ $C_{17}H_{35}COOH + KOH$ _____
 - ☐ $C_{17}H_{35}COONa + H_2O$ _____
-

Sual: Hansı turşu bromlu suyu rəngsizləşdirmir? (Çəki: 1)

- ☐ $C_{17}H_{33}COOH$
 - ☐ $CH_2=CH - COOH$
 - ☒ $C_{15}H_{31}COOH$
 - ☐ $C_{17}H_{31}COOH$
-

Sual: Hansı turşu maye yağların tərkibinə daxildir. (Çəki: 1)

- ☐ $C_{15}H_{31}COOH$
 - ☐ $C_{17}H_{35}COOH$
 - ☒ $C_{17}H_{33}COOH$
 - ☐ $C_{16}H_{31}COOH$
 - ☐ CH_3COOH
-

Sual: Maye yağlardan bərk yağları almaq üçün hansı prosedən istifadə olunur. (Çəki: 1)

- ☐ Dehidratlaşma
 - ☐ Oksidləşmə
 - ☐ hidroliz
 - ☒ hidrogenləşmə
 - ☐ Polimerləşmə
-

Sual: Mürəkkəb efirlər hansı reaksiya nəticəsində alınır? (Çəki: 1)

- ☐ hidratasiya
 - ☐ dehidratasiya
 - ☒ efirləşmə
 - ☐ oksidləşmə
 - ☐ polikondensləşmə
-

Sual: Mürəkkəb efirlər üçün hansı ifadə doğrudur? (Çəki: 1)

- ☐ molekulları arasında hidrogen rabitəsi mövcuddur.
 - ☐ siniflərarası izomeri yoxdur
 - ☒ yağların $NaOH$ ilə hidroliz reaksiyası sabunlaşma adlanır.
 - ☐ metakril turşusunun mürəkkəb efiri metil qrupu saxlamır.
 - ☐ mürəkkəb efirlərin sadə nümayəndələri xoş iyi olmayan bərk maddələrdir.
-

Sual: Sirkə və akril turşuları üçün ümumi olmayan nədir. (Çəki: 1)

- ☐ $NaOH$ ilə neytrallaşma reaksiyasına daxil olmaları
 - ☐ Lakmusun rənginin dəyişmələri.
 - ☐ Hər ikisinin CH_3OH ilə mürəkkəb efir əmələ gətirmələri
 - ☒ Hər ikisinin xlor ilə əvəzetmə reaksiyasına daxil olmaları
 - ☐ Hər iki turşunun bircəslili olması
-

Sual: Yağlar üçün hansı ifadə doğrudur. (Çəki: 1)

- ☒ Qliserin bütün yağların tərkibinə daxildir.
- ☐ Yağlar sudan ağırdır.
- ☐ Yağlar yalnız bitki mənşəli olur.
- ☐ Yağlar suda yaxşı həll olur.
- ☐ Yağlar hidrolizə uğramır.

BÖLMƏ: 0801

Ad	0801
Suallardan	12
Maksimal faiz	12
Sualları qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	2 %

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

- ☐ 6
- ☐ 4
- ☐ 1
- ☐ 3
- ☒ 2

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: (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)

- ☐ $LiCl$
 - ☒ K_2CO_3
 - ☐ $CuSO_4$
 - ☐ $HClO_4$
 - ☐ $BaSO_4$
-

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

- ☐ $CuSO_4$
 - ☐ $FeSO_4$
 - ☐ $MgSO_4$
 - ☒ $CaSO_4$
 - ☐ $ZnSO_4$
-

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

- ☐ $NaCl$
 - ☐ K_2SO_4
 - ☐ Na_2CO_3
 - ☒ NH_4Cl
 - ☐ KNO_3
-

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

- ☐ Na_3PO_4
 - ☐ Na_2CO_3
 - ☒ $CuCl_2$
 - ☐ $(NH_4)_2SO_4$
 - ☐ K_2SO_4
-

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

- ☐ $AlCl_3, Al_2S_3$
 - ☐ $CaCl_2, Ca(NO_3)_2$
 - ☐ $Fe_2(SO_4)_3, (NH_4)_2CO_3$
 - ☐ $Na_3PO_4, FeCl_3$
 - ☒ $Al(NO_3)_3, ZnCl_2$
-

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

- ☐ $CaCO_3, MgCO_3$
- ☐ $BaCO_3, Ca_3(PO_4)_2$

- ☐ AgI, AgSO₄
☐ AgCl, AgBr
☒ Na₂CO₃, CuCl₂

Sual: Hansı duzun suda həll olmasından turş mühit alınır? (Çəki: 1)

- ☐ NaCl
☐ K₂SO₄
☐ Na₂CO₃
☒ NH₄Cl
☐ KNO₃

BÖLMƏ: 0802

Ad	0802
Suallardan	25
Maksimal faiz	25
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: (Çəki: 1)

Hansı duzun hidrolizindən yaranan mühit şəhv göstərilmişdir?

I. Na₂SO₃ – neytral II. FeCl₃ – turş III. NaCl – qələvi

- ☐ yalnız I
☐ yalnız II
☐ yalnız III
☒ I, III
☐ II, III

Sual: (Çəki: 1)

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

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

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

- ☐ yalnız I
☐ yalnız II
☐ yalnız III
☐ I, II
☒ I, III

Sual: Hansı reaksiyada çöküntü alınmır? (Çəki: 1)

- ☐ $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
☒ $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{NaOH} \rightarrow$
☐ $\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} \rightarrow$
☐ $\text{FeCl}_3 + \text{KOH} \rightarrow$
☐ $\text{Ca(HCO}_3)_2 \xrightarrow{t}$

Sual: (Çəki: 1)

Hansı duzun məhlulunda hidrolizi $X^{2-} + HOH \rightleftharpoons HX + OH^-$ ion tənliyi ilə ifadə

olunur?

- ☐ CuSO₄
- ☐ CH₃COONa
- ☒ K₂CO₃
- ☐ ZnCl₂
- ☐ ZnCO₃

Sual: (Çəki: 1)

Məhlulə turşu əlavə etdikdə hansı duzlarda hidrolizi zəifləyir?

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

- ☐ I, II, III
- ☐ II, III
- ☐ II, IV
- ☒ I, III
- ☐ I, III, IV

Sual: Hansı duzun suda məhlulunda fenolftalein rəngi dəyişir? (Çəki: 1)

- ☐ CaCl₂
- ☐ Al₂(SO₄)₃
- ☐ NH₄Cl
- ☒ Na₂SO₃
- ☐ Al₂S₃

Sual: (Çəki: 1)

Hansı duzlar hidrolizə uğramır?

**I. KCl II. NH₄Cl III. Al₂S₃
IV. CH₃COOK V. NaNO₃ VI. Na₂SO₄**

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

Sual: CH₃COONa duzunun hidrolizini zəiflətmək üçün məhlulə hansı maddə əlavə olunur? (Çəki: 1)

- ☒ NaOH
- ☐ H₂SO₄
- ☐ H₂O
- ☐ HNO₃
- ☐ HCl

Sual: Kısa ion tənliyi $H^{++}OH^{-} \rightarrow H_2O$ olan reaksiyanı göstərin. (Çəki: 1)

- ☐ $Al(OH)_3 + HCl \rightarrow$
 - ☐ $Cu + H_2SO_4 \rightarrow$
 - ☐ $Al(OH)_3 + NaOH \rightarrow$
 - ☒ $Ca(OH)_2 + HCl \rightarrow$
 - ☐ $Na_2CO_3 + HCl \rightarrow$
-

Sual: (Çəki: 1)

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

- ☐ NaOH
 - ☐ BaCl₂
 - ☐ Ba(NO₃)₂
 - ☐ KOH
 - ☒ Ba(OH)₂
-

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

- ☐ MgSO₄
 - ☐ NaCl
 - ☐ Na₂SO₄
 - ☒ ZnCl₂
 - ☐ NH₄NO₃
-

Sual: (Çəki: 1)

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

I. FeCl₂ II. CaCl₂ III. BaCl₂

- ☒ yalnız I
 - ☐ yalnız II
 - ☐ yalnız III
 - ☐ II, III
 - ☐ I, III
-

Sual: (Çəki: 1)

Hansı duzların hidrolizində eyni mühit alınır?

I. Na₂CO₃ II. NaCl III. FeCl₃ IV. AgNO₃

- ☐ I, II
 - ☒ III, IV
 - ☐ II, IV
 - ☐ II, III
 - ☐ I, III
-

Sual: (Çəki: 1)

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

- ☐ Cu, NaOH

- ☐ CuO, NaOH
☐ CuSO₄, Na₂SO₄
☐ CuO, H₂O
☒ Cu(NO₃)₂, KOH
-

Sual: Hansı qrupda olan duzlar hidrolizə uğramır? (Çəki: 1)

- KCl, K₂CO₃, K₃PO₄ ☐
NaNO₃, NaCl, Na₂SO₄ ☒
Na₂CO₃, CH₃COONa, Na₂SO₄ ☐
NaNO₃, NaSO₃, Na₂S ☐
Al₂S, AlCl₃, Al₂(SO₄)₃ ☐
-

Sual: Hansı reaksiyada alınan normal duzun suda həll olma-sından turş mühit yaranır? (Çəki: 1)

- CH₃COONa+NaOH $\xrightarrow{t}$ ☐
K₂O+H₂SO₄ $\rightarrow$ ☐
NH₃+H₂SO₄ $\rightarrow$ ☒
☐ FeCl₃+NaOH $\rightarrow$
☐ BaCl₂+AgNO₃ $\rightarrow$
-

Sual: Hansı reaksiyadan alınan duz hidroliz etmir? (Çəki: 1)

- ☒ Ca(OH)₂+2HNO₃ $\rightarrow$
☐ 3KOH+H₃PO₄ $\rightarrow$
2Al(OH)₃+3H₂SO₄ $\rightarrow$ ☐
☐ Fe(OH)₃+3HCl $\rightarrow$
☐ 2NaOH+CO₂ $\rightarrow$
-

Sual: (Sürət 19.12.2012 14:11:50) (Çəki: 1)

Hansı reaksiyada CO₂ oksidləşdiricidir?

- I. CO₂+Mg $\longrightarrow$ MgO+C
II. CO₂+C $\longrightarrow$ CO
III. CO₂+NaO¹⁺ $\longrightarrow$ NaHCO₃
☒ I, II
☐ II, III
☐ yalnız III
☐ yalnız I
☐ yalnız II
-

Sual: (Sürət 19.12.2012 14:11:56) (Çəki: 1)

Hansı duzların hidrolizindən eyni mühit alınır?

- I. Na₂CO₃ II. NaCl III. FeCl₃ IV. AgNO₃

- ☐ I, II
☒ III, IV
☐ II, IV
☐ II, III
☐ I, III
-

Sual: (Süret 19.12.2012 14:12:00) (Çeki: 1)

Hansı duzun hidrolizinin kısa ion t?nliyi $X^{2+}+2H_2O \rightarrow X(OH)_2+2H^+$ kimdir?

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

- ☒ yalnız I
☐ yalnız II
☐ yalnız III
☐ II, III
☐ I, III
-

Sual: (Süret 19.12.2012 14:12:05) (Çeki: 1)

Hansı duzlar hidroliz? uğramır?

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

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

Sual: (Süret 19.12.2012 14:12:08) (Çeki: 1)

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

- ☐ $CuSO_4$
☐ CH_3COONa
☒ K_2CO_3
☐ $ZnCl_2$
☐ $ZnCO_3$
-

Sual: (Süret 19.12.2012 14:12:11) (Çeki: 1)

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

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

- ☐ yalnız I
☐ yalnız II
☐ yalnız III
☐ I, II
☒ I, III
-

Sual: (Sürət 19.12.2012 14:12:15) (Çəki: 1)

Hansı duzum hidrolizində nə yaranan mühit şəhv göstərilməmişdir?

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

- ☐ yalnız I
☐ yalnız II
☐ yalnız III
☒ I, III
☐ II, III

Sual: 393 q NaCl məhlulunun elektrolizi zamanı (n.ş –də) 44,8 l qaz ayrılmışdır. Alınan məhlulda NaOH –in kütlə payını (% -lə) hesablayın. ($M_r \text{NaOH}=40$) (Sürət 19.12.2012 14:12:19) (Çəki: 1)

- ☐ 20
☐ 25
☐ 30
☐ 40
☒ 50

BÖLMƏ: 0901

Ad	0901
Suallardan	16
Maksimal faiz	16
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	2 %

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

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

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

- $\text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$ ☐
☐ $\text{K} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
 $\text{CaCO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$ ☐
 $\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$ ☒
 $\text{Cu} + \text{HNO}_3 \longrightarrow$ ☐

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)

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

- ☐ 5
 - ☐ 7
 - ☐ 4
 - ☐ 6
 - ☒ 8
-

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: Asetosirkə efiri enol formasında hansı maddə ilə bənövşəyi-qırmızı kompleks verir? (Çəki: 1)

- ☐ HBr
 - ☒ FeCl_3
 - ☐ Br_2
 - ☐ CuCl_2
 - ☐ H_2SO_4
-

Sual: Asetosirkə efiri neçə tautomer vəziyyətində ola bilər? (Çəki: 1)

- ☒ 2
 - ☐ 3
 - ☐ 4
 - ☐ 5
 - ☐ 6
-

Sual: Asetosirkə turşusu üçün hansı ifadə doğrudur? (Çəki: 1)

- ☐ α -ketoturşudur
 - ☒ β -ketoturşudur
 - ☐ γ -ketoturşudur
 - ☐ β -aldoturşudur
 - ☐ γ -aldoturşudur
-

Sual: Asetosirkə turşusunun efiri hansı birləşmə ilə reaksiyada asetosirkə turşusu efinin oksinitrilini əmələ gətirir? (Çəki: 1)

- ☐ NaHCO₃
 - ☐ NaHSO₃
 - ☒ HCN
 - ☐ NH₂ – NH₂
 - ☐ NH₂OH
-

Sual: Asetosirkə turşusunun qızdırılmasından hansı üzvi maddə alınır? (Çəki: 1)

- ☐ sirkə aldehidi
 - ☐ etil spirti
 - ☒ aseton
 - ☐ propil spirti
 - ☐ izopropil spirti
-

Sual: Etilenqlikolun oksidləşməsindən hansı oksobirləşmə alınar? (Çəki: 1)

- ☐ asetosirkə turşusu
 - ☒ qlialdehid
 - ☐ formilsirkə
 - ☐ piroüzüm turşusu
 - ☐ levulin
-

Sual: Ketoturşuların tərkibində hansı funksional qruplar var? (Çəki: 1)

- ☐ –COOH
 - ☐ –OH
 - ☐ –OH, =CO
 - ☐ –OH, CHO
 - ☒ =CO, COOH
-

Sual: Qlükozanın qıcqırmasından hansı oksobirləşmə alınır? (Çəki: 1)

- ☐ formilsirkə turşusu
 - ☒ piroüzüm turşusu
 - ☐ qlialdehid
 - ☐ asetosirkə turşusu
 - ☐ levulin
-

Sual: Piroüzüm turşusu hansı maddələrlə reaksiyaya girir? I. C₂H₅OH II. H₂O III. Na IV. NaCl V. NaOH (Çəki: 1)

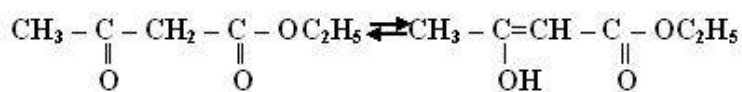
- ☐ I, II, III
 - ☐ II, III, IV
 - ☐ III, IV, V
 - ☒ I, III, V
 - ☐ I, III, IV
-

Sual: Piroüzüm turşusunun reduksiyasından hansı oksibirləşmə alınır? (Çəki: 1)

- ☐ qlialdehid
- ☒ süd turşusu

- ☐ oksimalon turşusu
- ☐ alma turşusu
- ☐ çaxır turşusu

Sual: tautomerliyi necə adlanır? (Çəki: 1)



- ☐ aldo-keto
- ☐ keto-aldo
- ☐ okso-oksi
- ☒ keto-enol
- ☐ oksi-okso

BÖLMƏ: 0902

Ad	0902
Suallardan	19
Maksimal faiz	19
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Hansı sxem səhvdir? (Çəki: 1)

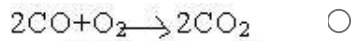
- $\text{N}^{+5} + 3 \bar{e} \rightarrow \text{N}^{+2}$ ☐
- $\text{N}^{+3} + 2 \bar{e} \rightarrow \text{N}^{+5}$ ☒
- $\text{N}^{+2} - 3 \bar{e} \rightarrow \text{N}^{+5}$ ☐
- $\text{N}^{+5} + 1 \bar{e} \rightarrow \text{N}^{+4}$ ☐
- $\text{N}^{-3} - 6 \bar{e} \rightarrow \text{N}^{+3}$ ☐

Sual: Hansı çevrilmədə reduksiya prosesi baş verir? (Çəki: 1)

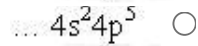
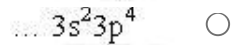
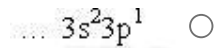
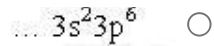
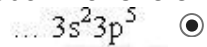
- $\text{KNO}_2 \rightarrow \text{KNO}_3$ ☐
- $\text{S} \rightarrow \text{SO}_2$ ☐
- $\text{HI} \rightarrow \text{I}_2$ ☐
- $\text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{S}$ ☐
- ☒ $\text{HClO} \rightarrow \text{HCl}$

Sual: Hansı tənlik oksidləşmə-reduksiya reaksiyasını əks etdirmir? (Çəki: 1)

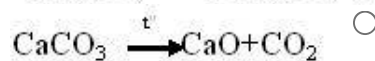
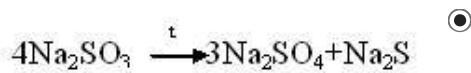
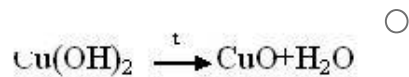
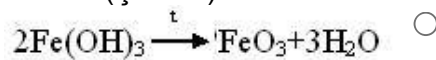
- $2\text{FeCl}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{FeCl}_3$ ☐
- $4\text{NO}_2 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 4\text{HNO}_3$ ☐
- $2\text{NH}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow (\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ ☒
- $2\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{Fe}(\text{OH})_2$ ☐



Sual: Hansı element daha gücdü oksidləşdiricidir? (Çəki: 1)



Sual: Verilmiş tənliklərdən həm oksidləşmə-reduksiya və həm də parçalanma reaksiyasını göstərin. (Çəki: 1)



Sual: (Çəki: 1)

$\text{Si} + \text{NaOH} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{t}$ reaksiya tənliyini tamamlayın və reaksiya məhsullarının əmsalları cəmini göstərin.

☒ 3

☐ 4

☐ 5

☐ 6

☐ 7

Sual: (Çəki: 1)

$\text{FeSO}_4 + \text{KClO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$ tənliyində reduksiyaediciin əmsalını tapın.

☒ 6

☐ 1

☐ 8

☐ 10

☐ 3

Sual: (Çəki: 1)

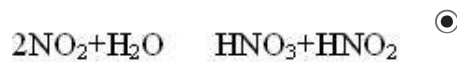
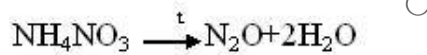
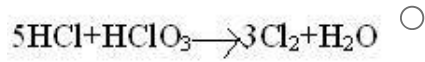
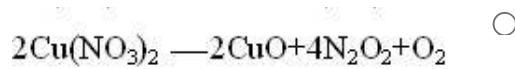
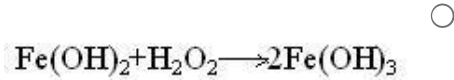
$\text{FeSO}_4 + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow$ tənliyini başa vurun və reaksiya tənliyində oksidləşdiricinin əmsalını tapın.

- ☐ 1
☒ 2
☐ 3
☐ 4
☐ 5
-

Sual: Ammonyakın oksigenlə katalitik oksidləşmə reaksiyasının tənliyini tərtib edin və reduksiyaediciyin əmsalını göstərin. (Çəki: 1)

- ☐ 3
☒ 4
☐ 5
☐ 6
☐ 8
-

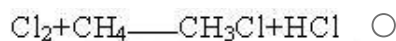
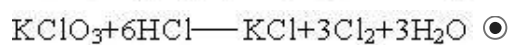
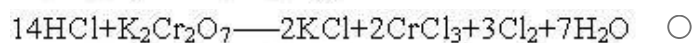
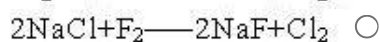
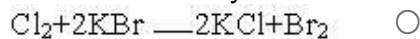
Sual: Aşağıdakı reaksiyalardan hansı disproporsiyalı reaksiyaadır? (Çəki: 1)



Sual: Hansı maddənin CO₂ ilə reaksiyası oksidləşmə-reduksiya tiplidir? (Çəki: 1)

- ☐ KOH
☐ CaO
☐ MgO
☐ Ba(OH)₂
☒ Mg
-

Sual: Hansı reaksiyada xlor həm oksidləşir və həm də reduksiya olunur? (Çəki: 1)



Sual: (Sürət 19.12.2012 14:12:55) (Çəki: 1)

1. Hansı duzum elektroliz t?nliyi $XY_2 + H_2O \xrightarrow{\text{elektroz}}$ kimidir.

I. CaF_2

II. $CuCl_2$

III. $CaCl_2$

- ☐ yalnız I
☐ yalnız II
☒ yalnız III
☐ I,II
☐ II,III
-

Sual: (Sürət 19.12.2012 14:13:02) (Çəki: 1)

$FeSO_4 + KMnO_4 + H_2SO_4 \longrightarrow$ t?nliyini başa vurun v? reaksiya t?nliyind?
oksidləşdiricinin ?msalını tapın.

- ☐ 1
☒ 2
☐ 3
☐ 4
☐ 5
-

Sual: (Sürət 19.12.2012 14:13:06) (Çəki: 1)

$FeSO_4 + KClO_3 + H_2SO_4 \longrightarrow Fe_2(SO_4)_3 + KCl + H_2O$ t?nliyind? reduksiyaedici
?msalını tapın.

- ☒ 6
☐ 1
☐ 8
☐ 10
☐ 3
-

Sual: (Sürət 19.12.2012 14:13:10) (Çəki: 1)

$Si + NaOH + H_2O \xrightarrow{t}$ reaksiya t?nliyini tamamlayın v? reaksiya m?hsulla-
rının ?msalları c?mini göst?rin.

- ☒ 3
☐ 4
☐ 5
☐ 6
☐ 7
-

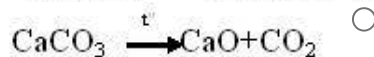
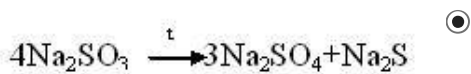
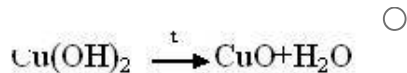
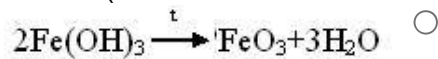
Sual: 0,25 mol/e qatılıqlı 600 ml $AgNO_3$ məhlulundakı Ag^+ ionlarını çökdürmək üçün neçə ml
0,3 mol /l qatılıqlı $NaCl$ məhlulu lazımdır. (Sürət 19.12.2012 14:13:16) (Çəki: 1)

- ☐ 50
☐ 300
☒ 500
☐ 1000
☐ 5000
-

Sual: I. NaCl II ZnSO₄ III. Cu(NO₃)₂ Hansı duz məhlulunun elektrolizi zamanı katodda yalnız su reduksiya olunur. (Sürət 19.12.2012 14:13:55) (Çəki: 1)

- ☒ yalnız I
☐ I,II
☐ I,III
☐ yalnız II
☐ II,III

Sual: Verilmiş tənliklərdən həm oksidləşmə-reduksiya və həm də parçalanma reaksiyasını göstərin. (Sürət 19.12.2012 14:13:59) (Çəki: 1)



BÖLMƏ: 1001

Ad	1001
Suallardan	10
Maksimal faiz	10
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: K₂SO₄ əə MgCl₂ duzlarının məhlullarının elektrolizi zamanı katodda hansı maddə ayrılır? (Çəki: 1)

- ☐ K
☐ Mg
☒ H₂
☐ K və Mg
☐ H₂ və Mg

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

- CuCl_2 ☐
 CuSO_4 ☒
☐ NaCl
 NaNO_3 ☐
 K_2SO_4 ☐

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

- CuCl_2 ☐

$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ ☒

☐ KCN

KNO_3 ☐

Na_2SO_4 ☐

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

$\text{CuSO}_4, \text{Na}_3\text{PO}_4$ ☐

$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2, \text{AgNO}_3$ ☐

$\text{Na}_2\text{CO}_3, \text{AuCl}_3$ ☐

$\text{K}_2\text{SO}_4, \text{Hg}(\text{NO}_3)_2$ ☐

$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2, \text{K}_2\text{SO}_4$ ☒

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

☐ KCl

Na_2S ☐

CuSO_4 ☒

☐ NaBr

☐ KCl

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

$\text{AlCl}_3, \text{KNO}_3$ ☐

Na_3PO_4 ☐

$\text{Hg}(\text{NO}_3)_2, \text{CuCl}_2$ ☒

$\text{ZnCl}_2, \text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ ☐

$\text{Mg}(\text{NO}_3)_2, \text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ ☐

Sual: Aminturşular üçün hansı ifadə səhvdir? (Çəki: 1)

☐ kristallik maddə olub suda həll olur

☐ spirtlərlə müəkkəb efirlər əmələ gətirir

☐ bir-biri ilə reaksiyaya daxil olaraq peptid rabitəsi əmələ gətirir

☐ qələvilərlə, turşularla reaksiyaya daxil olur

☒ bir-bir ilə reaksiyaya daxil olaraq müəkkəb efir əmələ gətirir

Sual: Hansı qrup maddələrlə aminturşular reaksiyalara daxil olurlar? (Çəki: 1)

☐ HCl, Ca, CH_3OH

☐ NaOH, ZnS, BaCl_2

☒ CuSO_4 , Ag, CaCl_2

☐ $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, $\text{Ba}(\text{OH})_2$, CaO

☐ H_2SO_4 , HBr, Na

Sual: Zülalların hidrolizindən hansı birləşmə alınar? (Çəki: 1)

- ☐ ali spirtlər
- ☐ karbon turşuları
- ☐ aminlər
- ☒ aminturşular
- ☐ mürəkkəb efirlər

Sual: Zülalların qatı azot turşusu ilə qarşılıqlı təsirindən hansı rəng alınar? (Çəki: 1)

- ☐ yaşıl
- ☒ sarı
- ☐ mavi
- ☐ moruğu
- ☐ qırmızı

BÖLMƏ: 1002

Ad	1002
Suallardan	16
Maksimal faiz	16
Sualları qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	2 %

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

- ☐ O₂
- ☐ H₂
- ☒ S
- ☐ SO₂
- ☐ H₂S

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: 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: 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: 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: KCl-in doymuş məhlulunun elektrolizi zamanı katodda 5,6 l 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: (Çəki: 1)

Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı məhlulda qaz 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 ayrılmaz? (Çəki: 1)

- ☐ NaCl
 - ☐ KNO₃
 - ☐ CaCl₂
 - ☐ Ba(NO₃)₂
 - ☒ CuSO₄
-

Sual: Elektroliz zamanı hansı kation asan reduksiya olunur? (Çəki: 1)

- ☐ K⁺
 - ☐ Na⁺
 - ☐ Sn⁺²
 - ☐ Fe⁺²
 - ☒ Hg⁺²
-

Sual: Gümüş nitrat məhlulunun elektrolizi zamanı 5,6 l (n.ş.) oksigen ayrılırsa, neçə qram metal alınar? Ar(Ag)=108 (Çəki: 1)

- ☐ 216
- ☐ 73
- ☒ 108
- ☐ 112
- ☐ 54

Sual: Gümüş nitrat məhlulunun elektrolizi zamanı katodda 21,6q metal ayrılmışdır. Anodda neçə litr (n.ş.) qaz alınmışdır? $Mr(AgNO_3)=170$; $Mr(Ag)=108$. (Çəki: 1)

- ☐ 0,6
- ☒ 1,12
- ☐ 2,4
- ☐ 3,0
- ☐ 4,8

Sual: KCl məhlulunun elektrolizi zamanı 11,2 kq KOH əmələ gəlmişdir. Ayrılmış qazların ümumi həcmi tapın (m3, n.ş.). (Çəki: 1)

- ☐ 11,2
- ☐ 2,24
- ☒ 4,48
- ☐ 22,4
- ☐ 1,12

Sual: Mis 2-nitrat məhlulunun elektrolizi zamanı anodda 5,6 l oksigen ayrılmışdır (n.ş.). Bu zaman neçə mol nitrat turşusu alınmışdır? (Çəki: 1)

- ☐ 2
- ☐ 4
- ☒ 1
- ☐ 1,5
- ☐ 0,5

Sual: NaCl məhlulunun elektrolizi zamanı 5,6 l hidrogen (n.ş.) ayrılmışdır. Alınmış NaOH-ı neytrallaşdırmaq üçün eçə qram HCl tələb olunur ? (Çəki: 1)

- ☐ 36,5
- ☐ 3,65
- ☒ 18,25
- ☐ 20,25
- ☐ 71

Sual: (Sürət 19.12.2012 14:14:33) (Çəki: 1)

Me_xO_y amfoter oksiddir uyğunluğu müəyyən edin.

	Me	x	y
I.	Zn	1	1
II.	Fe	2	3
III.	Cr	1	3
IV.	Ca	1	1

- ☒ I,II

- ☐ III,IV
☐ I,III
☐ II,IV
☐ II,III

Sual: (Sürət 19.12.2012 14:14:36) (Çəki: 1)

TeCl₂ duzumun suda məhluluna x metalı əlavə etdikdə y alınır.

Uyğunluğu müəyyən edin.

	x	y
I.	Cu	Fe
II.	Ba	Fe
III.	Na	Fe(OH) ₂

- ☐ yalnız I
☐ yalnız II
☒ yalnız III
☐ I,III
☐ II,III

BÖLMƏ: 1102

Ad	1102
Suallardan	7
Maksimal faiz	7
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: (Çəki: 1)

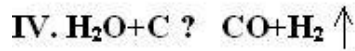
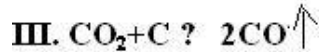
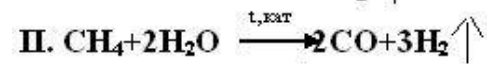
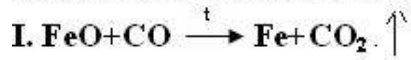
4.Hansı reaksiyalar da metal alınır?



- ☒ I, III
☐ I, IV
☐ I, II
☐ II, III
☐ II, IV

Sual: (Çəki: 1)

Hansı reaksiyalar polad istehsal prosesində baş verir?



- ☐ I, II, III
☐ I, III
☐ I, II, IV
☒ II, III, IV
☐ II, III
-

Sual: (Çəki: 1)

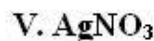
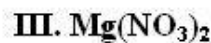
Hansı sxemlərdə üzvi metalların ikivalentli duzları alınır?



- ☐ I, II, III
☐ II, III
☐ III, IV
☐ I, IV
☒ I, II, IV
-

Sual: (Çəki: 1)

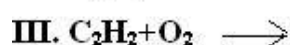
Hansı metalların nitratlarının termiki parçalanmasından NO_2 alınır?



- ☐ I, II, III
☐ II, III, IV
☒ III, IV, V
☐ II, IV, V
☐ I, II, V
-

Sual: (Çəki: 1)

Hansı reaksiyalar metalların qaynaq edilməsində istifadə olunur?



- ☐ I, II, III
- ☐ yalnız I
- ☐ I, II
- ☐ yalnız III
- ☒ II, III

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

BÖLMƏ: 1103

Ad	1103
Suallardan	21
Maksimal faiz	21
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: 50% çıxımla 260 q Zn almaq üçün neçə qram ZnS götürmək lazımdır? $M_r(\text{ZnS})=97$ (Çəki: 1)

- ☐ 624
- ☐ 388
- ☒ 776
- ☐ 842
- ☐ 586

Sual: α -qlükozadan hansı təbii polimer alınır? (Çəki: 1)

- ☐ sellüloza
- ☐ zülal
- ☐ nuklein turşusu
- ☒ nişasta
- ☐ lavsan

Sual: . Saxarozanın hidrolizindən hansı maddələr əmələ gəlir? I. alfa-qlükoza II. betta-qlükoza III. alfa-fruktoza IV. betta-fruktoza (Çəki: 1)

- ☐ I, III
- ☐ II, IV

- ☐ I, II
 - ☒ I, IV
 - ☐ II, III
-

Sual: 1. Qlükozanın hansı maddəyə qıvcırmasından CO₂ alınır? I. süd turşusu II. yağ turşusu III. etil spirti (Çəki: 1)

- ☐ yalnız I
 - ☐ yalnız II
 - ☐ yalnız III
 - ☐ I, III
 - ☒ II, III
-

Sual: Dezoksiribozanın tsiklik quruluşunda neçə hidroksil qrupu vardır? (Çəki: 1)

- ☐ 4
 - ☒ 3
 - ☐ 5
 - ☐ 6
 - ☐ 2
-

Sual: Fotosintez prosesi üçün hansından istifadə olunmur? (Çəki: 1)

- ☐ işıq
 - ☐ su
 - ☒ qlükoza
 - ☐ xlorofil
 - ☐ karbon qazı
-

Sual: Tərkibində 19% qarışıqı olan 4 kq nişastadan neçə qram qlükoza alınar? (Çəki: 1)

- ☐ 1620
 - ☒ 3240
 - ☐ 1800
 - ☐ 810
 - ☐ 1500
-

Sual: Polimerləşmə dərəcəsi m olan sellüloza molekulunda hidroksil qruplarının sayını müəyyən edin. (Çəki: 1)

- ☐ 2 m
 - ☒ 3 m
 - ☐ m
 - ☐ 3m/2
 - ☐ 4 m
-

Sual: Nisbi molekul kütləsi 324000 olan nişasta makromolekulunun tərkibindəki qlükoza qalıqlarının sayını müəyyən edin. (Çəki: 1)

- ☐ 1000
 - ☒ 2000
 - ☐ 3000
 - ☐ 5000
 - ☐ 6000
-

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

- ☒ hidrolizə uğrayır
 - ☐ çoxatomlu spirtir
 - ☐ polikondensləşmə reaksiyasına daxil olur
 - ☐ fotosintez reaksiyası ilə sintez oluna bilər
 - ☐ Cu(OH)_2 -lə təyin oluna bilər
-

Sual: qlükozanın hansı növ qıcqırmasından qaz halında maddə alınır (n.ş.)? I. süd turşusu II. yağ turşusu III. spirt (Çəki: 1)

- ☐ I, II
 - ☐ I, III
 - ☐ yalnız III
 - ☐ yalnız II
 - ☒ II, III
-

Sual: qlükozanın hansı növ qıcqırmasından bəsit maddə alınır? I. süd turşusu II. yağ turşusu III. spirt (Çəki: 1)

- ☐ yalnız I
 - ☒ yalnız II
 - ☐ yalnız III
 - ☐ I, III
 - ☐ II, III
-

Sual: qlükoza hansı reaksiyaya daxil olmur? (Çəki: 1)

- ☐ reduksiya
 - ☐ oksidləşmə
 - ☐ qıcıqma
 - ☒ hidroliz
 - ☐ efirləşmə
-

Sual: Hansı maddənin hidrolizindən alınan məhsul «gümüş-güzgü» reaksiyasını vermir? (Çəki: 1)

- ☐ sellüloza
 - ☐ nişasta
 - ☐ metilformiat
 - ☒ yağ
 - ☐ saxaroza
-

Sual: Hansı maddə molekullarında hidroksil qruplarının sayı doğru göstərilmişdir? Maddə Hidroksil qruplarının sayı (Çəki: 1)

- ☐ qlükoza 5
 - ☐ saxaroza 8
 - ☐ riboza 7
 - ☐ fruktoza 5
 - ☒ dezoksiriboza 4
-

Sual: Hansı karbohidratın molekulunda 4-hidroksil qrupu vardır? (Çəki: 1)

- ☐ fruktoza
 - ☒ riboza
 - ☐ dezoksiriboza
 - ☐ qlükoza
 - ☐ nişasta
-

Sual: Hansı xassə bütün monosaxaridlərə aid deyildir? (Çəki: 1)

- ☐ çoxatomlu spirtlərin xassələrini göstərir
 - ☐ şirin dadlıdır
 - ☐ suda yaxşı həll olurlar
 - ☐ kristallaşırlar
 - ☒ hidroliz olunurlar
-

Sual: Hansı birləşmənin tərkibində daha çox hidroksil qrupu vardır? (Çəki: 1)

- ☐ qliserin
 - ☐ riboza
 - ☐ qlükoza
 - ☐ fruktoza
 - ☒ nişasta
-

Sual: Gümüş-güzgü reaksiyası hansı karbohidrat üçün xarakterikdir? (Çəki: 1)

- ☐ fruktoza
 - ☐ saxaroza
 - ☒ qlükoza
 - ☐ nişasta
 - ☐ sellüloza
-

Sual: Fotosintez prosesində 9 mol CO₂ udulursa neçə qram qlükoza alınar? (Çəki: 1)

- ☒ 270
 - ☐ 180
 - ☐ 360
 - ☐ 90
 - ☐ 150
-

Sual: Fotosintez prosesi üçün hansından istifadə olunmur? (Çəki: 1)

- ☐ işıq
 - ☐ su
 - ☒ qlükoza
 - ☐ xlorofil
 - ☐ karbon qazı
-

BÖLMƏ: 1201

Ad	1201
Suallardan	15
Maksimal faiz	15
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	1 %

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-oksidi
- ☐ Li_2O – litium-oksidi
- ☐ CH_3CH_2OK – kalium etilat
- ☐ KNH_2 – kalium amid
-

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

- ☐ $4Na + O_2 \rightarrow$
- ☐ $Na + H_2O \rightarrow$
- ☐ $2NaOH + Zn \rightarrow$
- ☒ $Na_2O_2 + 2Na \xrightarrow{t}$
- ☐ $NaNO_3 \xrightarrow{t}$
-

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

- ☐ CO_2
- ☐ N_2O_5
- ☐ SO_2
- ☒ Na_2O
- ☐ SO_3
-

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

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

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

- ☐ $NaCl$
- ☐ $NaClO$
- ☐ $NaClO_2$
- ☒ $NaClO_3$
- ☐ $NaClO_4$

Sual: Disaxaridləri göstərin. I. Qlükoza II. Saxaroza III. Maltoza IV. Nişasta (Çəki: 1)

- ☐ I, II
 - ☐ I, III
 - ☐ I, III
 - ☒ II, III
 - ☐ II, IV
-

Sual: Hansı karbohidrat nişastanın hidroliz məhsulu adlanır? (Çəki: 1)

- ☐ maltoza
 - ☐ saxaroza
 - ☒ qlükoza
 - ☐ fruktoza
 - ☐ riboza
-

Sual: Hansı karbohidratlar hidrolizə uğrayır? I. fruktoza II. nişasta III. saxaroza IV. qlükoza (Çəki: 1)

- ☒ II, III
 - ☐ I, III
 - ☐ II, IV
 - ☐ I, II
 - ☐ I, IV
-

Sual: Nişasta hansı monosaxariddən əmələ gəlir? (Çəki: 1)

- ☐ qlükoza və fruktoza
 - ☐ β-qlükoza
 - ☐ α və β-qlükoza
 - ☒ α-qlükoza
 - ☐ fruktoza
-

Sual: Polisaxaridləri göstərin. I. Nişasta II. Saxaroza III. Sellüloza IV. Fruktoza (Çəki: 1)

- ☒ I, III
 - ☐ I, II
 - ☐ I, IV
 - ☐ III, IV
 - ☐ II, III
-

Sual: Saxarozanın hidrolizindən hansı maddələr alınır? (Çəki: 1)

- ☐ qlükoza
 - ☐ fruktoza
 - ☒ qlükoza və fruktoza
 - ☐ qlükoza və riboza
 - ☐ fruktoza və riboza
-

Sual: Sellüloza makromolekulunun elementar həlqəsində neçə hidroksil qrupu vardır? (Çəki: 1)

- ☐ 1
 - ☐ 2
-

- ☒ 3
- ☐ 4
- ☐ 5

Sual: Sellüloza nədə həll olur? (Çəki: 1)

- ☐ suda
- ☐ etil spirtində
- ☐ ammonyaklı suda
- ☐ asetonda
- ☒ Cu(OH)-in ammonyakda məhlulunda

Sual: Sellülozanın azot turşusu ilə qatı sulfat turşusunun iştirakı ilə reaksiyasından hansı birləşmə alınır? (Çəki: 1)

- ☐ nitrobirləşmə
- ☒ mürəkkəb efir
- ☐ sadə efir
- ☐ qlükoza
- ☐ saxaroza

BÖLMƏ: 1202

Ad	1202
Suallardan	23
Maksimal faiz	23
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	1 %

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: (Çəki: 1)

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

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

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

NaH₃PO₄ ☐

Na₂HPO₄ ☐

☐ $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$

☐ NH_4HSO_4

☒ $\text{Na}(\text{OH})\text{Cl}$

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

☐ NaClO_3

☒ NaClO_4

☐ NaClO_2

☐ NaClO

☐ NaCl

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

☐ NaMnO_4 – natrium permanqanat

☐ NaPO_3 – natrium metafosfat

☒ NaHSO_3 – natrium hidrosulfat

☐ NaHS – natrium hidrosulfid

☐ Na_2MnO_4 – natrium manqanat

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

☒ CaCO_3

☐ NH_4NO_3

☐ KClO_3

☐ AgNO_3

☐ NaNO_3

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

☐ 32

☐ 26

☐ 38,4

☒ 43,5

☐ 46,2

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

☐ Na_2SO_4

☐ NaHSO_4

☐ NaKSO_3

☒ NaKSO_4

☐ KHSO_4

Sual: 49 q H_2SO_4 – sulfat turşusunu turş duza çevirmək üçün eçə qram KOH tələb olunur? $M_r(\text{KOH})=56$, $M_r(\text{H}_2\text{SO}_4)=98$ (Çəki: 1)

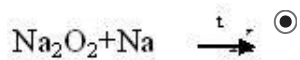
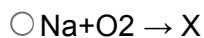
☐ 14

☐ 84

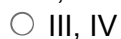
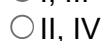
☒ 28

☐ 112

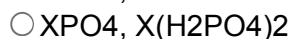
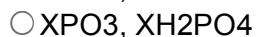
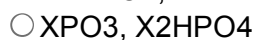
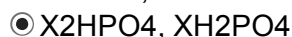
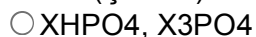
Sual: Bu reaksiyaların hansında X, Na₂O-i (yəni natrium oksidi) əvəz edir? (Çəki: 1)



Sual: Hansı maddələr NaOH-lə reaksiyaya daxil olur? I. CO II. ZnO III. K₃PO₄ IV. CH₄ (Çəki: 1)

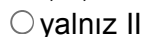
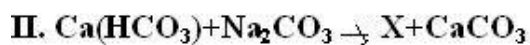
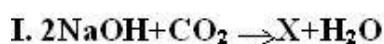


Sual: Hansı sırada yalnız birvalentli metalın ortofosfat turşusu ilə olan duzlarının formulu yazılıb? (Çəki: 1)



Sual: (Çəki: 1)

Hansı sxemlərdə X maddəsi natrium-hidro karbonatdır?

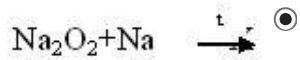


Sual: 49 q H₂SO₄ – sulfat turşusunu turş duza çevirmək üçün eçə qram KOH tələb olunur? Mr(KOH)=56, Mr(H₂SO₄)=98 (Çəki: 1)



Sual: Bu reaksiyaların hansında X, Na₂O-i (yeni natrium oksidi) əvəz edir? (Çəki: 1)

- ☐ Na+H₂O → X+H₂
☐ NaH+H₂O → X+H₂
☐ Na+O₂ → X



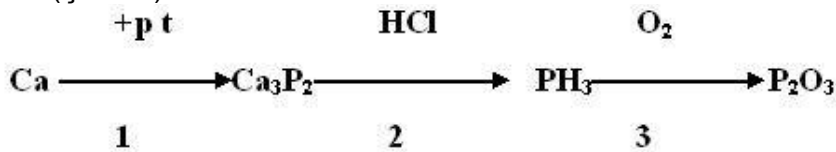
Sual: Hansı maddələr NaOH-lə reaksiyaya daxil olur? I. CO II. ZnO III. K₃PO₄ IV. CH₄ (Çəki: 1)

- ☐ I, III
☐ II, IV
☐ III, IV
☐ II, III
☒ I, II

Sual: Kalium nitrat, kalsium hidrokarbonat və mis 2-nitratın parçalanmasından cəmi neçə mürekkəb maddə alınır? (Çəki: 1)

- ☐ 7
☐ 5
☒ 6
☐ 4
☐ 8

Sual: (Çəki: 1)

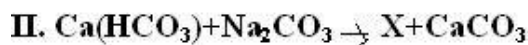


Hansı merhele doğru deyil?

- ☐ yalnız 1
☒ yalnız 3
☐ 2,3
☐ yalnız 2
☐ 1,2

Sual: (Çəki: 1)

Hansı sxemlərdə X maddəsi natrium-hidro karbonatdır?



- ☐ I, II
☐ I, III

- ☒ II, III
- ☐ I, II, III
- ☐ yalnız II

Sual: 1. Birləşmələrdə karbonun oksidləşmə dərəcələrinin cəbri cəmini müəyyən edin. 1)CO₂ 2)CH₄ 3)CoCl₂ 4)Al₄C₃ (Çəki: 1)

- ☐ -2
- ☐ +4
- ☒ 0
- ☐ +2
- ☐ -1

Sual: 2. 6,4 q kalsium –karbidin artıqlaması ilə götürülmüş su ilə reaksiyasından (n.ş.də) neçə litr asetilen qazı alınır? (Çəki: 1)

- ☐ 5,6
- ☐ 4,48
- ☐ 3,36
- ☐ 1,12
- ☒ 2,24

Sual: 3. 31,6q KMnO₄ –ün termiki parçalanmasından alınan oksigen necə qram fosforu tam oksidləşdirir. (Çəki: 1)

- ☐ 3,1
- ☐ 6,2
- ☐ 12,4
- ☒ 2,48
- ☐ 18,6

Sual: 18,2 Ca₃P₂ –dən necə mol fosfin qazı alınır? (Çəki: 1)

- ☐ 0,1
- ☒ 0,2
- ☐ 0,5
- ☐ 1
- ☐ 2

BÖLMƏ: 1301

Ad	1301
Suallardan	12
Maksimal faiz	12
Sualları qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	1 %

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)

- ☐ CaSO_4
 - ☐ MgCl_2
 - ☐ MgSO_4
 - ☒ $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$
 - ☐ NaHCO_3
-

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

- ☐ CaSO_4
 - ☐ CaSiO_3
 - ☒ CaCO_3
 - ☐ $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
 - ☐ $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
-

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

- ☒ $\text{Ca}^{+2}, \text{Mg}^{+2}$
 - ☐ $\text{Ca}^{+2}, \text{Na}^+$
 - ☐ K^+, Na^+
 - ☐ $\text{NH}_4^+, \text{Na}^+$
 - ☐ $\text{Mg}^{+2}, \text{K}^+$
-

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
 - ☐ $\text{Ca}(\text{CO}_3)_2$
 - ☐ CaH_2PO_4
-

Sual: 1,4-dimetilbenzolun izomerlərini müəyyən edin. I. toluol II. o-ksilol III. etilbenzol IV. stirol (Çəki: 1)

- ☐ I, II
 - ☐ III, IV
-

- ☐ I, IV
☒ II, III
☐ I, III
-

Sual: Benzol və toluol qarışığını artıq miqdarda götürülmüş KMnO_4 ilə oksidləşdirdikdə qarışığın kütləsini $\frac{1}{4}$ -i, yəni 5 qramı reaksiyaya daxil olmuşdur. Qarışıqda benzolun kütləsini hesablayın. (Çəki: 1)

- ☐ 5
☐ 10
☒ 15
☐ 20
☐ 25
-

Sual: Benzolun homoloqunu göstərin. (Çəki: 1)

- ☐ tsikloheksan
☐ heksan
☐ vinilbenzol
☒ toluol
☐ heksin
-

Sual: C_8H_{10} – birləşməsinin neçə izomeri var? (Çəki: 1)

- ☐ 2
☐ 3
☒ 4
☐ 5
☐ 6
-

Sual: Çoxnüvəli aromatik birləşmələri göstərin. I. naftalin II. stirol III. antrasen IV. kumol (Çəki: 1)

- ☐ I, II, III
☒ I, III
☐ II, III
☐ II, III, IV
☐ III, IV
-

Sual: Hansı maddələr toluolun homoloqudur? I. p – ksilol II. vinilbenzol III. benzol (Çəki: 1)

- ☒ I, III
☐ I, II, III
☐ II, III
☐ I, II
☐ yalnız III
-

BÖLMƏ: 1302

Ad	1302
Suallardan	26
Maksimal faiz	26
Sualları qarışdırmaq	

Sual: Sənayedə kalsiumu hansı sxem üzrə alırlar? (Çəki: 1)

- $\text{CaO} + \text{C} \xrightarrow{t}$ ☐
 $\text{CaO} + \text{H}_2 \xrightarrow{t}$ ☐
 $\text{CaCl}_2 \text{ (?rim?) } \xrightarrow{e \text{ II-2}}$ ☒
 $\text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{e \text{ II-2}}$ ☐
 $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \xrightarrow{t}$ ☐

Sual: Suda hansı ionlar müvəqqəti codluğu yaradırlar? (Çəki: 1)

- $\text{SO}_4^{-2}, \text{Na}^+, \text{Mg}^{+2}$ ☐
 $\text{Cl}^-, \text{K}^+, \text{Ca}^{+2}$ ☐
 $\text{HCO}_3^-, \text{K}^+, \text{Ca}^{+2}$ ☐
 $\text{HCO}_3^-, \text{Mg}^{+2}, \text{Ca}^{+2}$ ☒
 $\text{PO}_4^{-3}, \text{Ca}^{+2}, \text{Mg}^{+2}$ ☐

Sual: Müvəqqəti codluğu aradan qaldırmaq üçün hansı üsuldən istifadə edilir? (Çəki: 1)

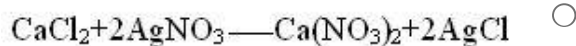
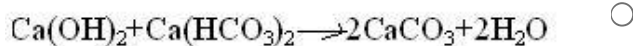
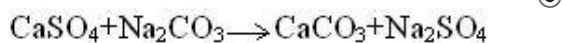
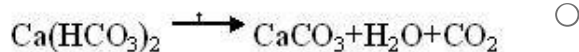
- ☐ filtr kağızından suyu buraxmaqla
☐ $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ əlavə etməklə
☒ Na_2CO_3 əlavə etməklə
☐ xlorlaşdırmaqla
☐ MgSO_4 əlavə etməklə

Sual: Hansı reaksiya cütündən eyni maddə alınmır? (Çəki: 1)

- $\text{Ca} + \text{Cl}_2 \longrightarrow$ ☐
 $\text{Ca} + \text{HCl} \longrightarrow$
 $\text{Ca} + \text{C} \xrightarrow{t}$ ☐
 $\text{CaO} + \text{C} \xrightarrow{t}$
 $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$ ☐
 $\text{Ca} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
 $\text{CaO} + \text{CO}_2 \longrightarrow$ ☐
 $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \longrightarrow$
 $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \longrightarrow$ ☒
 $\text{CaCO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$



Sual: Hansı reaksiyanın köməyi ilə daimi codluğu aradan qaldırmaq olar? (Çəki: 1)



Sual: 10 q fenol və etanoldan ibarət qarışıq 600 q 4%-li bromlu su məhlulunu rəngsizləşdirir. Qarışıqda neçə qram etanol var? (Çəki: 1)

- ☐ 4,7
- ☒ 5,3
- ☐ 9,4
- ☐ 6,0
- ☐ 10,6

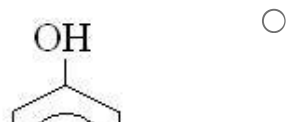
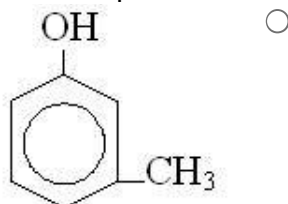
Sual: 46 q arenin yanmasından 4,5 mol oksigen sərf olunur. Maddənin 1 molekulunda neçə hidrogen atomu var? (Çəki: 1)

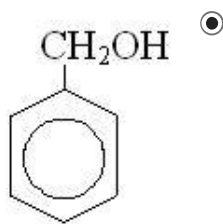
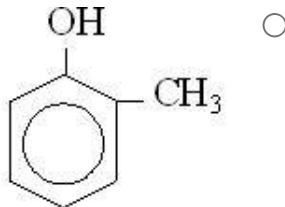
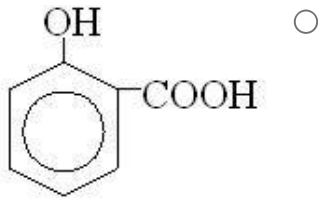
- ☐ 6
- ☒ 8
- ☐ 10
- ☐ 12
- ☐ 14

Sual: a mol $\text{C}_n\text{H}_{2n-6}$ birləşməsini tam yandırmaq üçün lazım olan oksigenin (n.ş.-də) həcmi müəyyən edin. (Çəki: 1)

- ☐ 22,4 · a(n-3)
- ☐ 11,2 · a(2n-3)
- ☐ 11,2 · a(n-3)
- ☒ 11,2 · a(3n-3)
- ☐ 11,2 · (n-3)/a

Sual: Benzil spirtinin formülünü göstərin. (Çəki: 1)





Sual: Benzol + xH₂--tsikloheksan Reaksiyada x-i müəyyən edin. (Çəki: 1)

- ☒ 3
- ☐ 2
- ☐ 6
- ☐ 5
- ☐ 1

Sual: Benzol molekulunda neçə (siqma) σ rabitə hibrid orbitallarının bir-birini örtməsi ilə yaranır? (Çəki: 1)

- ☐ 5
- ☐ 12
- ☐ 4
- ☐ 7
- ☒ 6

Sual: Benzol molekulundakı karbon atomları hansı hibridləşmə vəziyyətindədir və C – C rabitə uzunluğu neçədir? (Çəki: 1)

- ☐ Sp₃, 0,154 nm
- ☐ Sp₂, 0,134 nm
- ☐ Sp, 0,120 nm
- ☒ Sp₂, 0,140 nm
- ☐ Sp, 0,134 nm

Sual: Benzol və toluol hansı karbohidrogendən alınır? I. heptan II. heksan III. asetilen Benzol Tolul (Çəki: 1)

- ☐ I II, III

- ☐ I, III II
 - ☒ II, III I
 - ☐ II, III I
 - ☐ III I, II
-

Sual: Benzolun homoloji sırasının üçüncü üzvü olan ksilolun neçə aromatik izomeri var? (Çəki: 1)

- ☐ 2
 - ☐ 3
 - ☒ 4
 - ☐ 5
 - ☐ 6
-

Sual: Bir ədəd ikiqat və bir ədəd üçqat rabitəsi olan birləşmələrin ümumi formulunu müəyyən edin. (Çəki: 1)

- ☐ C_nH_{2n-2}
 - ☒ C_nH_{2n-4}
 - ☐ C_nH_{2n-6}
 - ☐ C_nH_{2n-3}
 - ☐ C_nH_{2n-5}
-

Sual: C_2H_2 və C_6H_6 maddələri üçün eyni deyil? (Çəki: 1)

- ☐ karbonun kütlə payı
 - ☒ bir molekuldakı atomların sayı
 - ☐ sadə formulu
 - ☐ hidrogenin kütlə payı
 - ☐ elementlərin kütlə nisbəti
-

Sual: C_7H_7OH formuluna neçə izomer uyğun gəlir? (Çəki: 1)

- ☐ 6
 - ☒ 4
 - ☐ 2
 - ☐ 8
 - ☐ 3
-

Sual: C_8H_{10} – izomerlərin sayı neçədir? (Çəki: 1)

- ☐ 1
 - ☐ 2
 - ☐ 3
 - ☒ 4
 - ☐ 5
-

Sual: Hansı karbohidrogenin 1 molu yandıqda daha çox su alınar? (Çəki: 1)

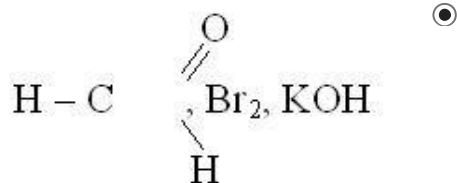
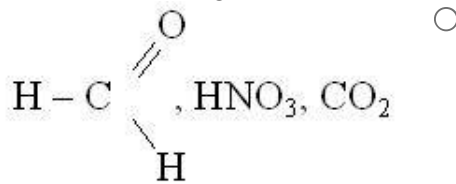
- ☐ heksen-1
 - ☐ benzol
 - ☐ tsikloheksan
 - ☐ metiltsiklopentan
 - ☒ heksan
-

Sual: Hansı maddələr həm fenol, həm də etanolla qarşılıqlı təsirdə olur? I. Na II. NaOH III. HNO₃ (Çəki: 1)

- ☐ yalnız I
☒ I, III
☐ II, III
☐ yalnız III
☐ I, II
-

Sual: Hansı sıradakı maddələr fenolla qarşılıqlı təsirdə olur? (Çəki: 1)

- ☐ Na, Mg(OH)₂, Na₂SO₄
☐ HNO₃, Br₂, KCl
☐ FeCl₃, NaOH, Ag



Sual: Homoloqları müəyyən edin. I. stiroI II. ksilol III. toluol IV. fenol (Çəki: 1)

- ☐ I, II
☐ I, IV
☐ III, IV
☒ II, III
☐ I, III
-

Sual: Tərkibində 8 karbon atomu olan aromatik karbohidrogenin neçə hidrogen atomu var? (Çəki: 1)

- ☐ 8
☒ 10
☐ 12
☐ 14
☐ 16
-

Sual: Tərkibində n sayda karbon atomu olan 0,5 mol aromatik karbohidrogenin yanmasından neçə qram su alınar? (Çəki: 1)

- ☐ 18(n-3)
☐ 18(n+3)
☒ 9(n-3)
☐ 9(n+3)
☐ 18n
-

Sual: Toluol molekulunda neçə σ rabitə var? (Çəki: 1)

- ☐ 14
☒ 15
☐ 16
☐ 17
☐ 18

Sual: Toluolun nitrolaşması nəticəsində hansı maddələr alınır? (Çəki: 1)

- ☐ yalnız o – nitrotoluol
☐ yalnız m – nitrotoluol
☐ yalnız p – nitrotoluol
☒ o və p – nitrotoluol
☐ m və p – nitrotoluol

BÖLMƏ: 1402

Ad	1402
Suallardan	24
Maksimal faiz	24
Sualları qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	1 %

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

- $\text{SO}_4^{-2}, \text{Na}^+, \text{Mg}^{+2}$ ☐
 $\text{Cl}^-, \text{K}^+, \text{Ca}^{+2}$ ☐
 $\text{HCO}_3^-, \text{K}^+, \text{Ca}^{+2}$ ☐
 $\text{HCO}_3^-, \text{Mg}^{+2}, \text{Ca}^{+2}$ ☒
 $\text{PO}_4^{-3}, \text{Ca}^{+2}, \text{Mg}^{+2}$ ☐

Sual: Suyun ümumi codluğunu aradan qaldırmaq üçün hansı birləşmələrdən istifadə olunur? (Çəki: 1)

- ☐ NaOH
☐ NaHSO4
☐ NaCl
☐ NaHCO3
 Na_2CO_3 ☒

Sual: Daimi codluğu necə yox etmək olar? (Çəki: 1)

- ☐ suyu qaynatmaqla
☐ suyu filtr kağızından süzməklə
☐ NaOH əlavə etməklə
☒ soda əlavə etməklə
☐ əhəng suyu əlavə etməklə

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

☐ $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$

☐ NaCl

☒ MgSO_4

☐ $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$

☐ NaHCO_3

Sual: 0,3 mol asetileni közərdilmiş kömür üzərindən keçilmişdir. Alınmış maddə FeCl_3 katalizatorunun iştirakı ilə xlorla reaksiyaya daxil olur. Neçə mol HCl əmələ gəlmişdir? (Çəki: 1)

☐ 0,5;

☐ 0,35;

☐ 0,24;

☐ 0,17;

☒ 0,1;

Sual: 13,44 l asetilendən 11,7 q benzol alınmışdır. Məhsulun praktiki çıxımını hesablayın. (%) (Çəki: 1)

☒ 75;

☐ 65;

☐ 70;

☐ 80;

☐ 85

Sual: 2 mol benzolun homoloqunun tam yanması zamanı 8 mol H_2O alınmışdır. Bu karbohidrogenin neçə karbon atomu Sp^2 hibrid halındadırlar? (Çəki: 1)

☒ 1

☐ 2

☐ 6

☐ 7

☐ 4

Sual: 33,6 l (n.ş) asetilen közərdilmiş kömür üzərində keçirilmişdir. Alınmış maddə günəş şüasının təsiri ilə xlorla reaksiyaya daxil olur. Alınmış maddənin mol miqdarını müəyyən edin. (Çəki: 1)

☐ 0,3;

☐ 0,4;

☐ 0,1;

☒ 0,5;

☐ 0,01;

Sual: 39 q benzolun üzərinə FeBr_3 katalizatorunun iştirakı ilə 1 mol brom əlavə olunur. Alınmış üzvi maddənin qramla kütləsini müəyyən edin. $M_r(\text{C}_6\text{H}_6)=78$ $M_r(\text{C}_6\text{H}_5\text{Br})=157$ (Çəki: 1)

☐ 39,5;

☐ 56,5;

☐ 156,5;

☐ 87,5;

☒ 78,5;

Sual: 4,6 q toluolun tam yanması üçün neçə mol kalium xloratı parçalamaq lazımdır ki, nəticədə alınan oksigen tam yanmaya kifayət etsin? (Çəki: 1)

- ☒ 0,3;
 - ☐ 0,2;
 - ☐ 0,15;
 - ☐ 0,6;
 - ☐ 0,45;
-

Sual: 460 q toluol almaq üçün neçə mol heptan tələb olunur? Praktiki çıxım 50%-dir. (Çəki: 1)

- ☐ 20
 - ☐ 5
 - ☐ 7,5
 - ☐ 10
 - ☒ 2,5
-

Sual: 50q benzolun tsikloheksana qədər hidrogenləşməsinə 22 L H₂ sərf edilmişdir. Benzolun neçə faizi reaksiyaya daxil olmuşdur? (Çəki: 1)

- ☐ 48
 - ☐ 40
 - ☐ 32
 - ☒ 52
 - ☐ 68
-

Sual: 6,72 l asetilendən (n.ş) 3,9 q benzol alınmışdır. Məhsulun praktiki çıxımını %-lə hesablayın. Mr (C₆H₆)=78 (Çəki: 1)

- ☒ 50
 - ☐ 56
 - ☐ 60
 - ☐ 65
 - ☐ 45
-

Sual: Aromatik aldehidlərin aromatik ketonlardan fərqli reaksiyası hansıdır? (Çəki: 1)

- ☐ H₂
 - ☐ HCN
 - ☒ Ag₂O
 - ☐ CHO
 - ☐ O₂
-

Sual: Aromatik ketonu göstərin. (Çəki: 1)

- ☐ benzil spirti
 - ☒ asetofenon
 - ☐ benzolaldehid
 - ☐ metiletilketon
 - ☐ aseton
-

Sual: Aşağıdakı ifadələrdən hansı aromatik aldehidlərə aiddir? I. suda yaxşı həll olurlar II. suda pis həll olurlar III. xoş iyliirlər IV. havada oksidləşir V. kəskin iyliirlər (Çəki: 1)

- ☐ II, III
 - ☐ I, II
 - ☒ II, III, IV
 - ☐ I – V
 - ☐ yalnız II
-

Sual: Benzol nüvəsində karbon atomlar arasında hansı rabitələr mövcuddur? (Çəki: 1)

- ☐ 6siqma və 2siqma rabitə;
 - ☐ 3siqma və 3pi rabitə;
 - ☐ 6siqma və 6pi rabitə;
 - ☒ 6siqma və 6 elektronlu ümumi pi rabitə;
 - ☐ 1siqma və 6pi rabitə;
-

Sual: Benzol, toluol və etilen hansı maddələrlə reaksiyaya daxil olurlar? (Çəki: 1)

- ☐ NaOH;
 - ☐ HCl;
 - ☐ Na;
 - ☐ Ag₂O;
 - ☒ H₂
-

Sual: Benzoy aldehidinin reduksiyasından hansı birləşmə alınır? (Çəki: 1)

- ☐ benzofenon
 - ☒ benzil spirti
 - ☐ asetofenon
 - ☐ metilfenilketon
 - ☐ krezol
-

Sual: Benzoy turşusunun dekarboksilləşməsindən hansı birləşmə alınır? (Çəki: 1)

- ☐ toluol
 - ☐ krezol
 - ☐ stiol
 - ☒ benzol
 - ☐ ksilol
-

Sual: Hansı sıradakı bütün maddələr KMnO₄-ün sulu məhsullarının rəngini rəngsizləşdirmir? (Çəki: 1)

- ☐ etilen, heksen, stiol;
 - ☐ butin, propan, heksan;
 - ☒ benzol, propan, polistirol;
 - ☐ izopren, propilen, polietilen;
 - ☐ buten, etilbenzol, polipropilen
-

Sual: Hansı sırada yalnız qaz halında olan yanacaq göstərilmişdir? (Çəki: 1)

- ☐ benzin, kerosin, ağac;
- ☐ daş kömür, mazut, metan;
- ☒ hidrogen, metan, propan;

- ☐ metan, boz kömür, torf;
- ☐ neft, metan, hidrogen

Sual: Hansı reaksiyada HCl alınır? (Çəki: 1)

- ☐ $C_6H_5OH + Cl_2 \xrightarrow{T}$
- ☐ $CH_3COOH + Cl_2 \xrightarrow{T}$
- ☐ $C_6H_{12} + Cl_2 \xrightarrow{T}$
- ☐ $CH_4 + Cl_2 \longrightarrow$
- ☒ $C_6H_6 + Cl_2 \longrightarrow$

Sual: Hansı reaksiya nəticəsində benzoy turşusu alınır, əgər n=7? (Çəki: 1)

- ☐ $C_nH_{2n-6} + O_2 \xrightarrow{T}$
- ☐ $C_nH_{2n-6} + HNO_3 \longrightarrow$
- ☐ $C_nH_{2n-6} + Cl_2 \longrightarrow$
- ☒ $C_nH_{2n-6} + [O] \xrightarrow{KMnO_4}$
- ☐ $C_nH_{2n-6} + H_2 \xrightarrow{Katal}$

BÖLMƏ: 1403

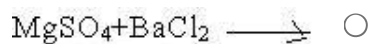
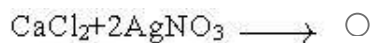
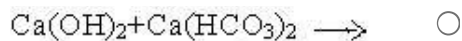
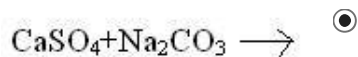
Ad	1403
Suallardan	32
Maksimal faiz	32
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Suyun müvəqqəti codluğunu necə yox etmək olar? (Çəki: 1)

- ☐ filtr kağızından keçirməklə
- ☐ kalsium hidrokarbonat əlavə etməklə
- ☒ natrium karbonat əlavə etməklə
- ☐ xlorlaşdırmaqla
- ☐ maqnezium sulfat əlavə etməklə

Sual: Hansı reaksiyanın vasitəsilə suyun daimi codluğunu yox etmək olar? (Çəki: 1)

- ☐ $Ca(HCO_3)_2 \xrightarrow{t}$



Sual: 2-metil propen turşusu hansı reaksiyaya daxil olmur? (Çəki: 1)

- ☐ efirləşmə
 - ☐ polimerləşmə;
 - ☐ neytrallaşma;
 - ☒ polikondensləşmə;
 - ☐ metalla əvəzetmə
-

Sual: Hansı alkanın 0,2 molu 14,4 qramdır. $\text{Ar}(\text{C}) = 12$. (Çəki: 1)

- ☐ etan;
 - ☐ propan;
 - ☐ butan;
 - ☒ pentan;
 - ☐ heksan
-

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

- ☐ Bərk halda molekul kristal qəfəyə malikdir.
 - ☒ Yalnız karbon və hidrogendən ibarətdir.
 - ☐ Kovalent rabitə onlar üçün xarakterikdir.
 - ☐ Nisbətən aşağı ərimə və qaynama temperaturuna malikdir.
 - ☐ İzomerlik onlar üçün xarakterikdir.
-

Sual: 0,5 molunun yanması zamanı 4 mol CO_2 alınan alkani tapın. (Çəki: 1)

- ☐ C_5H_{12} ;
 - ☐ C_3H_8
 - ☐ C_4H_{10} ;
 - ☐ C_7H_{16} ;
 - ☒ C_8H_{18}
-

Sual: 1 mol pentanın yanmasından neçə mol su ayrılır? (Çəki: 1)

- ☐ 12
 - ☐ 5
 - ☒ 6
 - ☐ 4
 - ☐ 8
-

Sual: 2- metil -1,4 dibrompentanın natrium metalı ilə reaksiyasından hansı karbohidrogen alınır? (Çəki: 1)

- ☒ 1,2 – dimetilsiklobutan
- ☐ 1,2 – dimetilsiklopropan;

- ☐ metilsiklopentan;
 - ☐ 1,3 – dimetilsiklobutan;
 - ☐ etilsiklobutan
-

Sual: 28,8 q Al_4C_3 -ün su ilə reaksiyasından n.ş-də neçə litr metan alınır? $M_r(\text{Al}_4\text{C}_3)=144$. (Çəki: 1)

- ☐ 6,72;
 - ☐ 11,2;
 - ☒ 13,44;
 - ☐ 26,88;
 - ☐ 7,52
-

Sual: 46 qram 20%-li etil spirtinin asetat turşusu ilə reaksiyasından neçə qram mürəkkəb efir alınar? (Çəki: 1)

- ☐ 88
 - ☐ 8,8
 - ☒ 17,6
 - ☐ 176
 - ☐ 4,4
-

Sual: 5 mol etandakı atomların sayı 2 mol metandakı atomların sayından neçə dəfə çoxdur? (Çəki: 1)

- ☐ 8
 - ☐ 4
 - ☐ 1,6
 - ☒ 2,5
 - ☐ 6
-

Sual: Alkanlar hansı ümumi formula malikdir? (Çəki: 1)

- C_nH_{2n} ☐
 - $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$ ☐
 - $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$ ☒
 - $\text{C}_n\text{H}_{2n-4}$ ☐
 - $\text{C}_n\text{H}_{2n-6}$ ☐
-

Sual: Alkilhalogenidin 11,5 q natrium ilə reaksiyasından 14,5 q alkan alınmışdır. Alkanın formulu tapın. (Çəki: 1)

- ☐ C_2H_6 ;
 - ☐ C_3H_8 ;
 - ☒ C_4H_{10}
 - ☐ C_5H_{12} ;
 - ☐ C_6H_{14}
-

Sual: Alkinlər üçün doğru olmayan ifadəni tapın. (Çəki: 1)

- ☐ Molekullarında iki π rabitə var.
- ☐ Birləşmə reaksiyası xarakterikdir.
- ☒ H_2SO_4 iştirakında hidratlaşaraq spirtlər əmələ gətirir.

- ☐ Suda həll olmur.
 - ☐ Bromlu suyu rəngsizləşdirir.
-

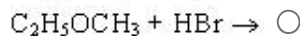
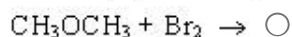
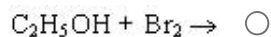
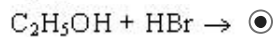
Sual: Benzol hansı maddə ilə reaksiyaya girmir? (Çəki: 1)

- ☐ Cl₂;
 - ☐ C₂H₄;
 - ☐ H₂;
 - ☒ H₂O;
 - ☐ C₂H₅Cl
-

Sual: Bir doymuş karbohidrogenin 0,1 molu yandıqda 10,8 q su əmələ gəlir. Bu karbohidrogenin formulunu tapın. (Çəki: 1)

- ☐ CH₄;
 - ☐ C₂H₆;
 - ☐ C₃H₈;
 - ☒ C₄H₁₀;
 - ☐ C₅H₁₂
-

Sual: Brometan laboratoriyada hansı üsulla alınır? (Çəki: 1)



Sual: Butanın homoloqunu göstərin? (Çəki: 1)

- ☐ buten-1
 - ☐ tsiklobutan
 - ☐ butin-2
 - ☒ heksan
 - ☐ 2-metil buten-1
-

Sual: C_nH_{2n} qazının n.ş.-də sıxlığı 2,5q/l-dir. n-in qiymətini tapın. Ar(C)=12, Ar(H)=1. (Çəki: 1)

- ☐ 2
 - ☐ 3
 - ☒ 4
 - ☐ 5
 - ☐ 6
-

Sual: Etanın tam yanması zamanı etan və oksigen hansı həcm nisbətində reaksiyaya daxil olur? (Çəki: 1)

- ☐ 1:3
- ☐ 2:5;
- ☐ 3:2;
- ☒ 2:7;
- ☐ 2:3

Sual: Hansı alkanın 7,2 qramında 6q karbon vardır? (Çəki: 1)

- CH_4 ☐
 C_2H_6 ☐
 C_3H_8 ☐
 C_4H_{10} ☐
 C_5H_{12} ☒
-

Sual: Hansı birləşmə n-heksanın izomeri deyil? (Çəki: 1)

- ☐ 2,2-dimetilbutan
☐ 2-metilpentan
☐ 3-metilpentan
☐ 2,3-dimetilbutan
☒ 3-metilheksan
-

Sual: Hansı maddə benzolun homoloqu deyil? I. Toluol; II. Stiro; III. Kumol (Çəki: 1)

- ☐ yalnız I;
☒ yalnız II;
☐ yalnız III;
☐ I, II;
☐ II, III
-

Sual: Hansı reaksiya getmir? (Çəki: 1)

- $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH}_2 - \text{HCl}$ ☐
 $\text{CH} \equiv \text{CH} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{HgSO}_4}$ ☐
 $\text{CH}_3 - \text{C} \equiv \text{CH} + \text{Br}_2 \longrightarrow$ ☐
 $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 + \text{HCl}$ ☒
 $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{h\nu}$ ☐
-

Sual: Heptanın neçə izomeri var? (Çəki: 1)

- ☐ 8
☒ 9
☐ 7
☐ 10
☐ 6
-

Sual: I. Etilen; II. Propil spiri; III. Formaldehid Hansı maddənin izomeri yoxdur? (Çəki: 1)

- ☐ Yalnız I;
☐ yalnız II;
☐ I, II;
☒ I, III;
☐ II, III
-

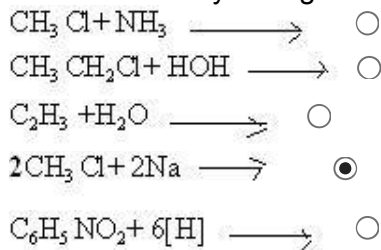
Sual: Neftin distilləsi zamanı alınan daha yüngül fraksiyanı göstərin? (Çəki: 1)

- ☒ benzin
 - ☐ liqroin
 - ☐ kerosin
 - ☐ qazoyl
 - ☐ solyar yağı
-

Sual: n-dekan molekuluna bir brom atomu nüçə izomer əmələ gətirəcək vəziyyətdə əvəz oluna bilər? (Çəki: 1)

- ☐ 1
 - ☐ 2
 - ☒ 5
 - ☐ 10
 - ☐ 22
-

Sual: Vürs reaksiyasını göstərin. (Çəki: 1)



Sual: Vinilasetilenin tam hidrogenləşmə məhsulunu adlandırın. (Çəki: 1)

- ☒ butan;
 - ☐ 1,3-butadien;
 - ☐ 2-butin
 - ☐ etan;
 - ☐ propan
-

Sual: Yanma reaksiyasında etan oksigenlə hansı kütlə nisbətində reaksiyaya daxil olur? (Çəki: 1)

- ☒ 60:224
 - ☐ 60:112
 - ☐ 30:224
 - ☐ 30:32
 - ☐ 60:32
-

Sual: Yanacaq kimi istifadə olunan mayeləşdirilmiş qaz hansı karbohidrogenlərdən ibarətdir? (Çəki: 1)

- ☐ metan və etan
 - ☒ propan və butan
 - ☐ pentan və heksan
 - ☐ metan və pentan
 - ☐ butan və oktan
-

BÖLMƏ: 1501

Suallardan	8
Maksimal faiz	8
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	1 %

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: 1 mol AlCl_3 -lə 4 mol NaOH -in sulu məhlulunda əmələ gələn maddə hansıdır ? (Çəki: 1)

- ☐ NaAlO_2
☒ NaH_2AlO_3
☐ $\text{Al}(\text{OH})_2\text{Cl}$
☐ $\text{Al}(\text{OH})_3$
☐ $\text{Al}(\text{OH})\text{Cl}_2$

Sual: Hansı reaksiya getmir? (Çəki: 1)

- ☐ $\text{Al} + \text{CuCl}_2 \rightarrow$
☐ $\text{Al} + \text{AgNO}_3 \rightarrow$
☒ $\text{Al} + \text{KCl} \rightarrow$
☐ $\text{Al} + \text{FeSO}_4 \rightarrow$
☐ $\text{Al} + \text{FeCl}_2 \rightarrow$

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

- $\text{AlCl}_3 + 3\text{K} \xrightarrow{t} \text{Al} + 3\text{KCl}$ ☐
 $\text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{C} \xrightarrow{t} 2\text{Al} + 3\text{CO}$ ☐
 $2\text{Al}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{emekt}} 4\text{Al} + 3\text{O}_2$ ☒
 $\text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{Al} + 3\text{H}_2\text{O}$ ☐
 $\text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{NH}_3 \rightarrow 2\text{Al} + \text{N}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$ ☐

BÖLMƏ: 1503

Ad	1503
Suallardan	14
Maksimal faiz	14
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Zəncirvari xlorlaşma reaksiyasının mexanizmi kim tərəfindən verilmişdir? (Çəki: 1)

- ☐ Plate
☒ Semyonov
☐ Nesmeyanov
☐ Favorski
☐ Kuçerov

Sual: Saxaroza və qlükoza məhsullarını necə fərqləndirmək olar? (Çəki: 1)

- ☒ Ag₂O-in ammoniyakın suda məhlulu ilə
 - ☐ bromlu su ilə;
 - ☐ natrium hidroksidlə;
 - ☐ xlorid turşusu ilə;
 - ☐ kalium-hidroksidlə
-

Sual: Reduksiya olunmayan karbohidratları göstərin. 1. Laktoza; 2. Maltoza; 3. Saxaroza; 4. Qlükoza (Çəki: 1)

- ☒ 1,2,3
 - ☐ 1,2,4;
 - ☐ 2,3,4;
 - ☐ 1,3,4;
 - ☐ 2,3
-

Sual: Reduksiya olunan karbohidratları göstərin. 1. Qlükoza ; 2. Saxaroza; 3. Riboza; 4. Maltoza (Çəki: 1)

- ☒ 1,3;
 - ☐ 2,3,4
 - ☐ 1,2,3;
 - ☐ 1,2,4;
 - ☐ 2,3
-

Sual: Nişasta və qlükoza məhsullarını necə fərqləndirmək olar? (Çəki: 1)

- ☐ natrium-hidroksidlə;
 - ☒ kalium yod məhlulu ilə
 - ☐ xlorid turşusu ilə
 - ☐ bromlu su ilə
 - ☐ kalium-hidroksidlə
-

Sual: Karbon turşularının duzlarından monohaloqenli törəmələrin alınmasını göstərin. (Çəki: 1)

- ☐ $\text{CH}_2=\text{CH}_2+\text{HBr}$ _____
 - ☐ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}+\text{HJ}$ _____
 - ☐ $\text{CH}_2=\text{CH}_2+\text{Br}_2$ _____
 - ☐ $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}+\text{PCl}_3$ _____
 - ☒ $\text{R-CO-OAg}+\text{Br}_2$ _____
-

Sual: İkiəsaslı turşuları göstərin. I. Turşəng turşusu; II. Stearin turşusu; III. Tereftal turşusu; IV. Adipin turşusu (Çəki: 1)

- ☐ I, II, III;
 - ☐ I, II, IV;
 - ☒ I, III, IV
 - ☐ II, III, IV;
 - ☐ II, III
-

Sual: I. Olein turşusu; II. Sirkə turşusu; III. Linol turşusu; IV. Akril turşusu. (Çəki: 1)

- ☒ I, III, IV;
- ☐ I, II, III;
- ☐ I, II, IV;

- ☐ II, III, IV;
 - ☐ II, IV
-

Sual: I. Metilformiat; II. Metilasetat; III. Etilformiat Hansı maddələr propion turşusunun siniflərarası izomeridir? (Çəki: 1)

- ☐ I, III;
 - ☒ II, III;
 - ☐ yalnız II;
 - ☐ I, II;
 - ☐ yalnız III
-

Sual: Heyvan mənşəli yağların tərkibində hansı yağlar miqdarca üstünlük təşkil edir? (Çəki: 1)

- ☐ doymamış
 - ☐ tsiklik
 - ☒ doymuş;
 - ☐ alitsiklik;
 - ☐ aromatik
-

Sual: $\text{CH}_3\text{-CH}(\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{Cl})\text{-CH}_2\text{CH}_3$ Birləşməsinə beynəlxalq üsul adlandırın. (Çəki: 1)

- ☐ 2- xloretilbutan
 - ☒ 1- xlor-3-metilpentan
 - ☐ xloretildimetilmetan
 - ☐ 5-xlor3- metilpentan
 - ☐ xlorizopropilpentan
-

Sual: Bitki mənşəli yağların tərkibində hansı yağlar miqdarca üstünlük təşkil edir? (Çəki: 1)

- ☒ doymamış;
 - ☐ doymuş;
 - ☐ tsiklik;
 - ☐ alitsiklik;
 - ☐ aromatik
-

Sual: Alkinlərin dihalogenli törəmələrdən alınmasını göstərin. (Çəki: 1)

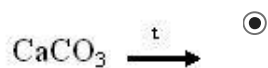
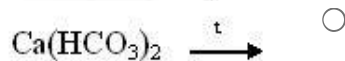
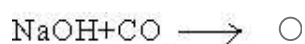
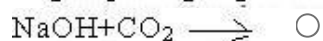
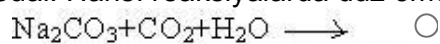
- ☐ $\text{CH}_2\text{Br-CH}_2\text{Br} + \text{Zn} \rightarrow$
 - ☐ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{-CHBr}_2 + \text{KOH} \rightarrow$ su
 - ☒ $\text{CH}_3\text{CHBr-CH}_2\text{Br} + 2\text{KOH}(\text{Sp}) \rightarrow$
 - ☐ $\text{CH}_2\text{Br-CH}_2\text{-CH}_2\text{Br} + \text{Zn} \rightarrow$
 - ☐ $\text{CH}_3\text{-CHBr}_2 + \text{Zn} \rightarrow$
-

Sual: 10 l metanı tam xlorlaşdırmaq üçün hansı həcmdə xlor (N.Ş) tələb olunur? (Çəki: 1)

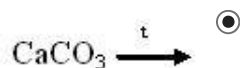
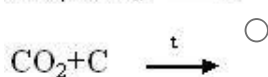
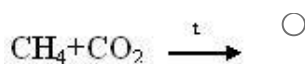
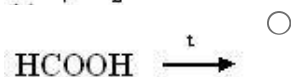
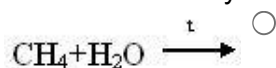
- ☐ 400 l
 - ☒ 40 l
 - ☐ 4 l
 - ☐ 14 l
 - ☐ 80 l
-

Ad	1601
Suallardan	7
Maksimal faiz	7
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	1 %

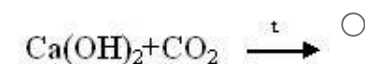
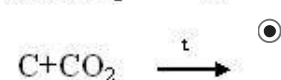
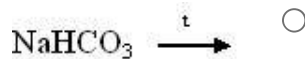
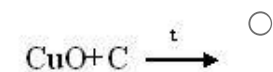
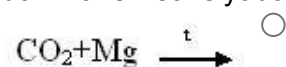
Sual: Hansı reaksiyalarda duz əmələ gəlmir? (Çəki: 1)



Sual: Hansı reaksiya nəticəsində karbonmonooksid alınır? (Çəki: 1)



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



Sual: Tsikloparafinlərdə karbon atomları hansı hibrid formasındadır? (Çəki: 1)

☐ sp²

☒ sp³

☐ sp

- ☐ sp^2-s
☐ sp^3-s
-

Sual: Tsikloalkanda hidrogen atomlarının sayı $2n+4$ -dür. Hibrid orbitallarının sayı isə x -dir. X -i müəyyən edin. (Çəki: 1)

- ☐ $4n$
☐ $4n-4$
☐ $4n+4$
☒ $4n+8$
☐ $4n+2$
-

Sual: Sintez qazı hansı qazlardan ibarətdir? (Çəki: 1)

- ☐ CH_4, CO
☐ CO, CO_2
☒ CO, H_2
☐ CH_4, C_2H_6
☐ CO_2, H_2
-

Sual: Molekulunda n sayda karbon atomu olan tsikloalkanın hibrid orbitallarının sayı neçədir? (Çəki: 1)

- ☐ $3n+2$
☐ $3n-2$
☐ $4n+2$
☐ $4n-2$
☒ $4n$
-

