

1. Hansı elementlər ikiatomlu bəsit maddə əmələ gətirir?

- I. azot II. helium III. fosfor IV. xlor
A) I, II B) III, IV C) II, III D) I, IV

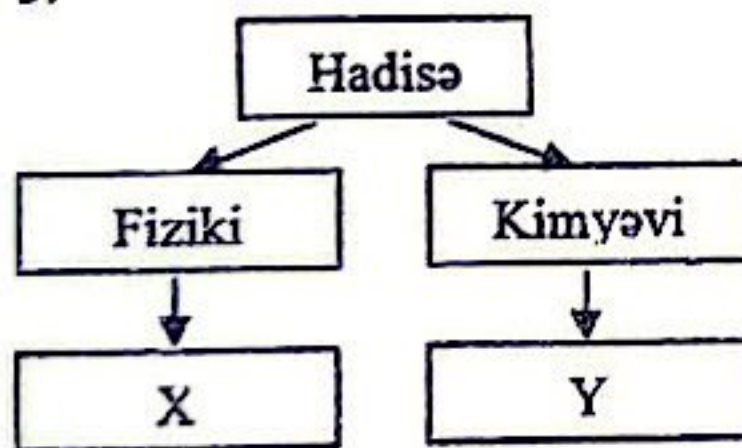
+

2. CrO_3 və K_2O birləşmələrində metalların valentliyini müəyyən edin.

- | | | |
|----|----------------|----------------------|
| | CrO_3 | K_2O |
| A) | III | I |
| B) | III | II |
| C) | VI | I |
| D) | VI | II |

+

3.



X və Y-i müəyyən edin.

- | | | |
|----|----------|------------|
| | <u>X</u> | <u>Y</u> |
| A) | Paslanma | Qıcqırma |
| B) | Ərimə | Yanma |
| C) | Çürümə | Buxarlanma |
| D) | Qaynama | Süzmə |

+

4. $\text{Fe} + \text{CuCl}_2 \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{Cu}$ reaksiyasının tipini müəyyən edin.

- A) Birləşmə B) Parçalanma
C) Əvəzetmə D) Dəyişmə

+

5. $2\text{X} + 5\text{O}_2 \rightarrow 4\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

Reaksiya tənliyinə əsasən X-in formulunu müəyyən edin.

- A) C_2H_2 B) CH_4 C) C_2H_4 D) C_2H_6

+

6.

Qarışığa daxil olan maddələr	Qarışığın tam yanma məhsulları, mol	
	CO_2	H_2O
CH_4	11	x
C_3H_8		

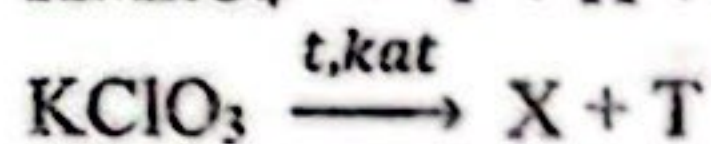
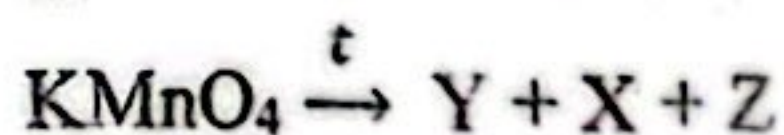
Qarışıq 7 mol olarsa, x-i hesablayın.

- A) 12 B) 16 C) 18 D) 22

+

+

7.

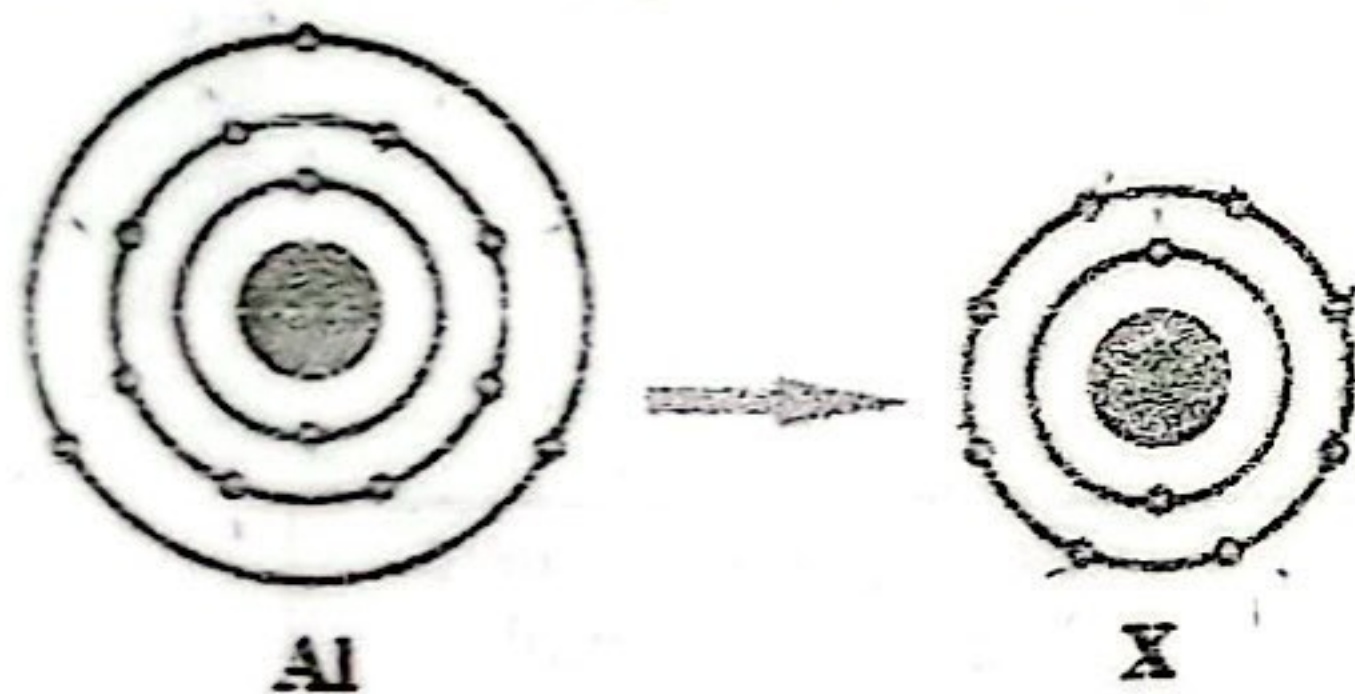


X hansı maddələrlə reaksiyaya daxil *olmur*?

1. Ag 2. Cl₂ 3. S
A) yalnız 1 B) yalnız 2 C) yalnız 3 D) 1, 2

+

8. Sxema əsasən doğru ifadələri müəyyən edin. (²⁷₁₃Al)



1. X-in yükü +3-dür
2. X-in yükü -3-dür
3. Neytron sayı dəyişmir
4. Elektron sayı artır
A) 1, 2 B) 3, 4 C) 2, 4 D) 1, 3

9.

Maddə	Elementlərin kütlə nisbəti
X ₂ O	m(X):m(O)=8:1
XY	m(X):m(Y)=2:1

Y-in nisbi atom kütləsini müəyyən edin. A_r(O)=16

- A) 14 B) 32 C) 12 D) 31

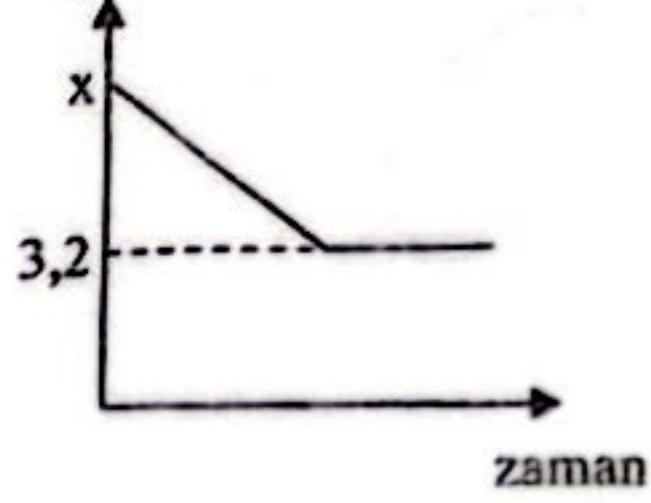
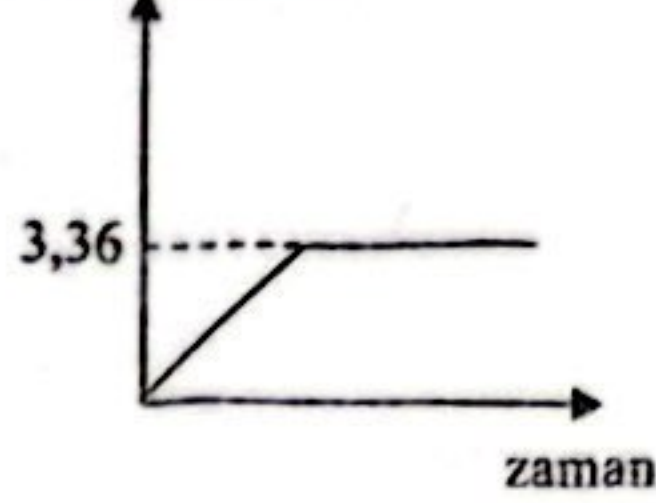
+

10. 20 mol oksigen ozonatorndan keçirilir və 8 mol ozon alınır. Alınan qarışıqda oksigenin həcm payını (%-lə) hesablayın.

- A) 40 B) 50 C) 60 D) 75

+

11.

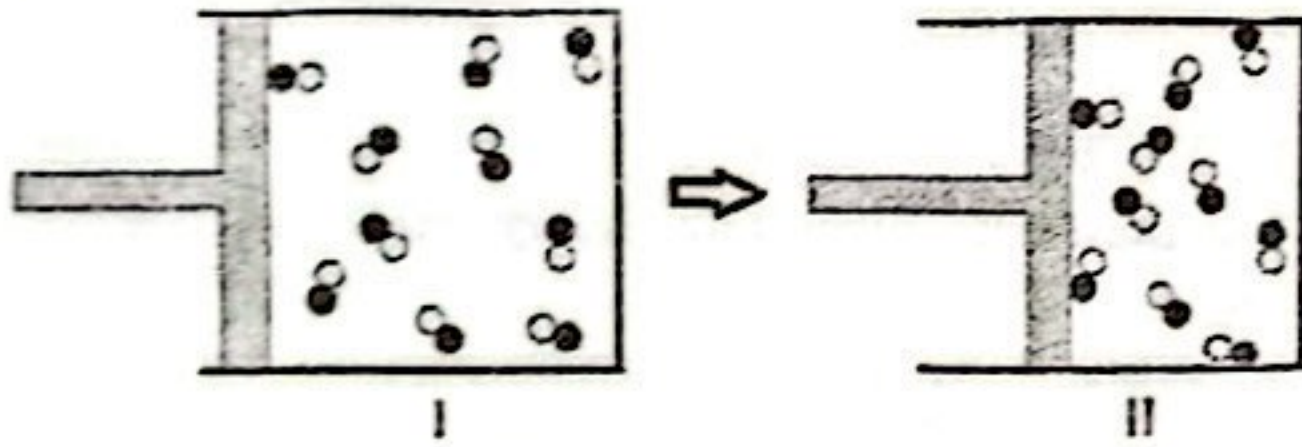
Magneziyumun
kütləsi, qAyrılan qazın
həcmi (n.ş.), l

Magneziyumun duru sulfat turşusu ilə reaksiyasına aid qrafiklərə əsasən x-i hesablayın. $A_r(\text{Mg})=24$

- A) 6,8 B) 5,2 C) 5,8 D) 7,2

+

12.



Qab I vəziyyətindən II vəziyyətinə gətirilir. Bunun üçün hansı ifadələr doğrudur?

1. Yeni maddə əmələ gəlir
2. Qazın sıxlığı azalır
3. Qazın kütləsi dəyişmir
4. Molekullararası məsafə azalır

- A) 1, 2 B) 1, 4 C) 2, 3 D) 3, 4

+

13.

Maddələr	Molekul sayı	Hidrogen atomlarının sayı
H_2S	x	a
NH_3	x	b
CH_4	y	b

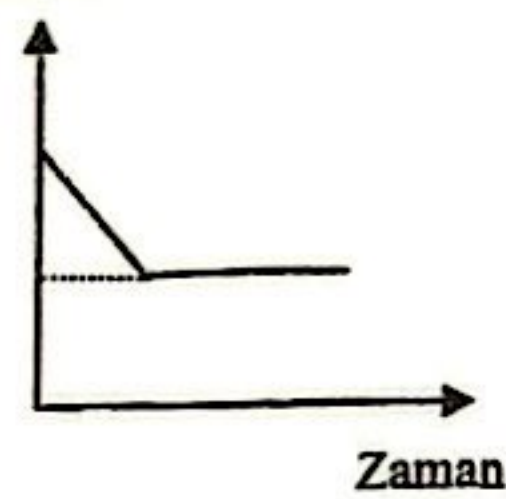
Hansı nisbətlər doğrudur?

- A) $x:y=2:1$; $a:b=2:3$
 B) $x:y=4:3$; $a:b=3:4$
 C) $x:y=4:3$; $a:b=2:3$
 D) $x:y=2:1$; $a:b=3:4$

+

Fənn müsabiqələri

14. Ağzı açıq qabda baş verən reaksiyada bərk maddənin kütləsinin zamandan asılılıq qrafiki verilmişdir.

Bərk maddənin
kütləsi

Qrafikə uyğun reaksiya tənliklərini müəyyən edin.

1. $\text{CaCO}_3(\text{bərk}) \xrightarrow{t} \text{CaO}(\text{bərk}) + \text{CO}_2(\text{qaz})$
2. $3\text{Fe}(\text{bərk}) + 2\text{O}_2(\text{qaz}) \xrightarrow{t} \text{Fe}_3\text{O}_4(\text{bərk})$
3. $4\text{KClO}_3(\text{bərk}) \xrightarrow{t} 4\text{KCl}(\text{bərk}) + 3\text{KClO}_4(\text{bərk})$

- A) yalnız 1 B) yalnız 2 C) yalnız 3 D) 1, 3

+

15. 100 q $X \cdot 5H_2O$ tam közdəldikdə alınan bərk qalığın kütləsi 64 q olur. X maddəsinin nisbi molekulyar kütləsini müəyyən edin. $M_r(H_2O)=18$

- A) 120 B) 160 C) 100 D) 200

+

16.

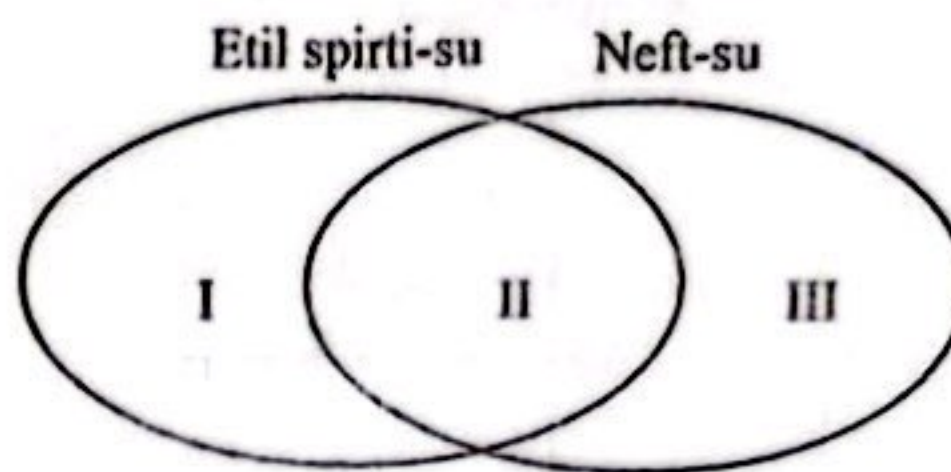
Birləşmə	Oksigenin kütlə payı, %
X_2O_3	30
YO	20

Hansı münasibət doğrudur? $A_r(O)=16$

- A) $A_r(X) = A_r(Y) + 16$
 B) $A_r(Y) = A_r(X) + 16$
 C) $A_r(X) = A_r(Y) + 12$
 D) $A_r(Y) = A_r(X) + 8$

+

17. İfadələri Eyler-Venn diaqramı üzrə ayırın.

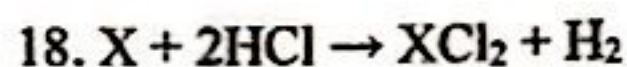


- a. Homogen qarışıqdır
 b. Adi şəraitdə maye haldadır
 c. Distillə üsulu ilə tərkib hissələrinə ayrılır
 d. Ayırıcı qıf istifadə edilməklə tərkib hissələrinə ayrılır

	<u>I</u>	<u>II</u>	<u>III</u>
A)	b	d	a, c
B)	a	c, d	b
C)	c	b	a, d
D)	a, c	b	d

+

Fənn müsabiqələri



X-in duru sulfat turşusu ilə reaksiya məhsulunu müəyyən edin.

- A) X_2SO_4 B) XSO_4 C) $X(SO_4)_2$ D) X_3SO_4

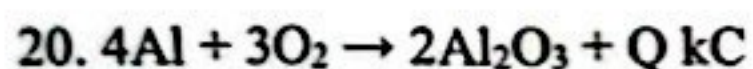
+

19.

Maddə	Nisbi molekulyar kütləsi
NaClO ₂	a
KClO _x	a
LiClO _y	a

x və y arasında olan münasibəti müəyyən edin. $A_r(\text{Li})=7$, $A_r(\text{Na})=23$, $A_r(\text{K})=39$, $A_r(\text{O})=16$

A) $x=y+2$ B) $x=y+1$ C) $x=y-1$ D) $x=y-2$



Reaksiyanın istilik effektini (I) və alüminium-oksidi (Al₂O₃) əmələgəlmə istiliyini (II) müəyyən edin.

	I	II
A)	Q	Q/4
B)	Q/2	Q/4
C)	Q	Q/2
D)	Q/4	Q/2

21. Karbon və hidrogendən təşkil olunan 0,05 mol maddənin tam yanmasından 4,48 litr (n.ş.) CO₂ və 2,7 q H₂O alınarsa, bu maddənin formulunu müəyyən edin.

$A_r(\text{O})=16$, $A_r(\text{H})=1$

A) C₃H₈ B) C₃H₄ C) C₄H₆ D) C₂H₆

22.

Qapalı qabda reaksiyaya daxil olan maddələr	Reaksiya başa çatdıqdan sonra qabda olan	
	molekul sayı	atom sayı
N ₂ və H ₂	6N _A	20N _A

N₂-nin tamamilə sərf olunduğunu nəzərə alaraq, başlanğıc qarışıqda neçə mol H₂ olduğunu hesablayın.

N_A – Avoqadro ədədidir

A) 8 B) 6 C) 4 D) 9

23.

Reaksiyalar	Reaksiyaların istilik effekti, kkal
$X + O_2 \rightarrow XO_2$	+94
$2X + O_2 \rightarrow 2XO$	+36
$4Y + 3O_2 \rightarrow 2Y_2O_3$	+394
$Y_2O_3 + 3XO \rightarrow 2Y + 3XO_2$	x

x-i hesablayın.

- A) +31 B) -62 C) +62 D) -31

24.

Qaz qarışığı	Qarışığın orta molyar kütləsi, q/mol	Ümumi mol sayı
C_2H_2	8	8
H_2		

$C_2H_2 + 2H_2 \xrightarrow{t, kat} C_2H_6$ reaksiyası axıra kimi gedərsə, artıq qalan maddəni (X) və kütləsini (q) hesablayın.

$A_r(C)=12, A_r(H)=1$

	X	kütləsi, q
A)	C_2H_2	52
B)	H_2	4
C)	H_2	2
D)	C_2H_2	26

25.

Maddə	Mol sayı	Parçalanma reaksiyasının çıxımı, %	Alınan O_2 -nin mol sayı
KNO_3	a	60	2,4
$KClO_3$	b	80	2,4

a+b cəmini müəyyən edin.

- A) 10 B) 12 C) 8 D) 9