

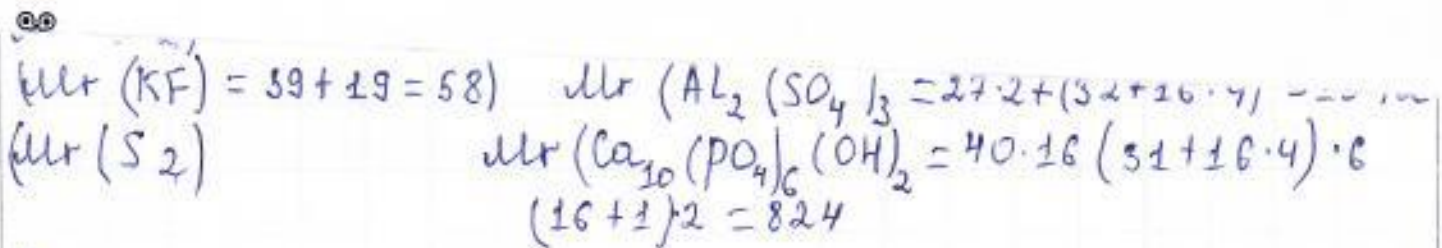


Титульный лист для шифрования работ участников

Работа участника

Толтырылған беттер саны: 2
(Количество заполненных листов)

Шифр: 53



3.
 C_2H_4 - каиртек газынын формуласы
 $\omega = ?$

м/к:
 $\omega = Ar(C_2) = 12$; $Ar(H_4) = 1$
 $\omega = Ar(12 \cdot 2)$; $Ar(1 \cdot 4)$
 $\omega = Ar(24)$; $Ar(H) = 4$
 $\omega = 24\%$
 $\omega = 4\%$



1.

- $H = 1\bar{e}$
- $O = 8\bar{e}$
- $K = 19\bar{e}$
- $F = 39\bar{e}$
- $S = 16\bar{e}$
- $Cl = 35,5\bar{e}$

2.

- $Mr(MgO) = 24 + 16 = 40$
- $Mr(O_2) = 16 \cdot 2 = 32$
- $Mr(KF) = 39 + 19 = 58$
- $Mr(S_2)$
- $Mr(PH_3) = 31 + 1 \cdot 3 = 34$
- $Mr(Al_2(SO_4)_3) = 27 \cdot 2 + (32 + 16 \cdot 4) \cdot 3 = 342$
- $Mr(Ca_{10}(PO_4)_6(OH)_2) = 40 \cdot 10 + (31 + 16 \cdot 4) \cdot 6 + (16 + 1) \cdot 2 = 824$

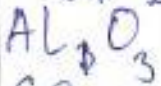
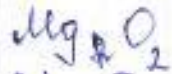
3.

C_2H_4 - көміртек газының молекуласы
 ω - ?

м/к:

- $\omega = Ar(C_2) = 12$; $Ar(H) = 1$
- $\omega = Ar(2 \cdot 2)$; $Ar(1 \cdot 4)$;
- $\omega = 24$; $Ar(H) = 4$
- $\omega = 24\%$
- $\omega = 4\%$

2-тапсырма



2.

Na - натрий хлориді.

MgSO - магний сульфаты

K_3PO_4 - калий фосфаты

CaCO_3 - кальций карбонаты

Al_2S_2 - алюминий сульфаты

3-тапсырма.

Негіздік: $\text{SO}_3, \text{CO}_2, \text{CaO}$

Қоспандық: $\text{P}_2\text{O}_5, \text{K}_2\text{O}$.

1.1.

$$100 \cdot 66,5 = 66500$$

2.

$$400 : 8\% = 50$$

3.

0,1 граммі дәмі бар.

4.

$$66500 : 50 = 1330 \text{ масса}$$

5.

Ол қоспандық баға түсті.