

1. таңсырма 1. таңсырма

- а)  $H_2O = 1$  электрон, 8 электрон
- б)  $O_2 = 8$  электрон
- в)  $KF = 19$  электрон, 9 электрон
- д)  $S_2Cl_2 = 16$  электрон, 17 электрон

2.

- а)  $MgO = 24 + 16 = 40$  г/моль
- б)  $PH_3 = 31 + 3 = 34$  г/моль
- в)  $U_2(SO_4)_3 = 27 \cdot 2(32 + 16 \cdot 4) \cdot 3 = 1314$  г/моль
- д)  $Ca_3(PO_4)_2(OH)_2 = 40 \cdot 2(31 + 16 \cdot 4) \cdot 2 + 16 + 1 \cdot 2 = 930$  г/моль

3.

- ~~а)  $C_2H_4$~~
- ~~б)  $CO$~~
- ~~в)  $CaCO_3$~~
- ~~д)  $C_2H_4$~~

а) бер:  $C_2H$   
 $w(C) = ?$   
 $w(H) = ?$   
 $w = \frac{n \cdot Ar}{Mr} \cdot 100\%$   $Mr(C_2H) = 12 \cdot 2 + 1 = 25$   
 $w(C) = \frac{12 \cdot 2}{25} = 0,96$  яғни 96%  
 $w(H) = \frac{1}{25} = 0,04$  яғни 4%  
 $w(C) + w(H) = 0,96 + 0,04 = 1$   
 $w(C) + w(H) = 96 + 4 = 100\%$

- ~~а)  $S_8$~~
- ~~б)  $U_2O_3$~~
- ~~в)  $PH_3$~~
- ~~д)  $He$~~

б) бер:  $CO$   
 $w(C) = ?$   
 $w(O) = ?$   
 $w = \frac{n \cdot Ar}{Mr} \cdot 100\%$   $Mr(CO) = 12 + 16 = 28$   
 $w(C) = \frac{12}{28} = 0,4$  яғни 40%

2. таңсырма

а) бер:  $CaCO_3$

$w(Ca) = ?$   
 $w(C) = ?$   
 $w(O) = ?$   
 $w = \frac{n \cdot Ar}{Mr} \cdot 100\%$   $Mr(CaCO_3) = 40 + 12 + 16 \cdot 3 = 100$   
 $w(Ca) = \frac{40}{100} = 0,4$  яғни 40%  
 $w(C) = \frac{12}{100} = 0,12$  яғни 12%  
 $w(O) = \frac{16 \cdot 3}{100} = 0,48$  яғни 48%  
 $w(Ca) + w(C) + w(O) = 0,4 + 0,12 + 0,48 = 1,00 = 100\%$   
 $w(Ca) + w(C) + w(O) = 40 + 12 + 48 = 100\%$

rai-kim-7 008.

d) Бәр:  $C_2H_4O$

$w(C_2) = ?$   
 $w(C_2) = \frac{24}{44} = 54.5\%$   
 $w(H) = \frac{4}{44} = 9.1\%$   
 $w(O) = \frac{16}{44} = 36.4\%$

4. а) Най зат:  $S_8 P_4$

Күрделі зат:  $He m_2 O_2$

2 таңбауша

1. Алтын оксид -  $H_2 O_3$  алкалий оксид
- $Co$  көміртек оксид

1.  $MgO$ ,  $Al_2 O_3$ ,  $CO$ ,  $LiO$ ,  $P_2 O_5$ .

2.  $NaCl$  - натрий хлориді  
 $MgSO_4$  - магний сульфат  
 $K_2 PO_4$  - калий фосфат  
 $CaCO_3$  - кальций көміртек қаныққан  
 $Al_2 S_3$  - алюминий күкірт

3 таңбауша

1 оксид:  $Cu O K_2 O$

көміртек:  $CO_2$ ,  $P_2 O_5$ ,  $SO_3$

