

1-маңсұрша.

1. a)  $N_2O = 2$   
 b)  $O_2 = 2$   
 c)  $KF = 1$   
 d)  $S_2Cl_2 = 4$

2.

- a)  $MgO = 24 + 16 = 40$   
 b)  $PH_3 = 31 + 1 \cdot 3 = 34$   
 c)  $Al_2(SO_4)_3 = 27 \cdot 2 + (32 + 16 \cdot 4) \cdot 3 = 54 + (32 + 64) \cdot 3 = 54 + 96 \cdot 3 = 54 + 288 = 342$   
 d)  $Ca_{10}(PO_4)_6(OH)_2 = 40 \cdot 10 + (31 + 16 \cdot 4) \cdot 6 + (16 + 1) \cdot 2 = 400 + (95) \cdot 6 + 34 = 970 + 34$

= 1004

3. a)  $C_2H_4 = 24 + 4 = 28$   
 b)  $CO = 12 + 16 = 28$   
 c)  $CaCO_3 = 40 + 12 + 16 \cdot 3 = 100$   
 d)  $C_2H_4O = 12 \cdot 2 + 1 \cdot 4 + 16 = 44$

4. a)  $S_8 = \text{май}$   
 б)  $MnO_2 = \text{күрегі}$   
 d)  $P_4 = \text{май}$   
 e)  $He = \text{май}$

2-маңсұрша.

- 1) Маллий оксиді -  $Mg_2O$   
 Ажанный оксиді -  $Al_2O_3$   
 Литий оксиді -  $Li_2O$   
 Көміртектік (IV) оксиді -  $C_4O$   
 Фосфор (V) оксиді -  $P_2O_5$

2)

- $NaCl = \text{натрий хлориді}$   
 $MgSO_4 = \text{магний сульфаты}$   
 $K_2PO_4 = \text{күре қышқылды}$   
 $CaCO_3 = \text{кальций карбонаты}$

3-маңсұрша.

- 1)  $P_2O_5 = \text{күрегі}$   
 $K_2O = \text{күрегі}$   
 $SO_3 = \text{қышқылды}$   
 $CO_2 = \text{күрегі}$   
 $CaO = \text{қышқылды}$

 $Al_2S_3 = \text{ажанный}$

4-мелшеріне.

1) 100г шұжық.

60,5 г - құрамы.

80%

2) 1г / мл - 5г құрамы.

4)  $20 \text{ г} \cdot 5 = 100 \text{ г}$  құрамы.