**№1 определите тип химической реакции:**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| н\п | **1 вариант** | Тип реакции | **2 вариант** | Тип реакции |
| **1** | Mg+O2= MgO |  | S + O2 = SO2 |  |
| **2** | Al+Fe2O3 = Fe+ Al2O3 |  | CaCO3 = CaO + CO2 |  |
| **3** | KMnO4 = K2MnO4+MnO2+O2  |  | Na2CO3+ HCl =NaCl + H2O+CO2 |  |
| **4** | H2CO3 = H2O + CO2 |  | CO + CuO =Cu + CO2 |  |
| **5** | CO + O2 = CO2 |  | HgO = Hg + O2 |  |
| **6** | NaOH+H2SO4= Na2SO4 + H2O |  | Al + HCl = Al Cl3 + H2 |  |
| **Не забудьте расставить коэффициенты в уравнениях реакций!** |

 **№2** **Определите класс соединений, назовите их:**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| н\п | **1 вариант** | **2 вариант** |
|  | формула | класс | название | формула | класс | название |
| 1 | **H2S** |  |  | **Al2O3** |  |  |
| 2 | **ZnCl2** |  |  | **NaNO3** |  |  |
| 3 | **NaOH** |  |  | **Ba(OH)2** |  |  |
| 4 | **Ca(NO3)2** |  |  | **KBr** |  |  |
| 5 | **SiO2** |  |  | **H2SO3** |  |  |
| 6 | **KNO3** |  |  | **CaO** |  |  |
| 7 | **Cu(OH)2** |  |  | **HF** |  |  |
| 8 | **Fe2O3** |  |  | **N2O5** |  |  |
| 9 | **H2SO4** |  |  | **ZnSO4** |  |  |
| 10 | **AgCl** |  |  | **KOH** |  |  |

Например: **MgSO4**- соль, сульфат магния

 **Cu2O**-оксид, оксид меди (2)