**Классификация химических реакций**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Тип реакции** | **Схема реакции** | **Примеры** |
| **Соединения** | А + В = С | C + O2 = CO2  Na2O + CO2 = Na2CO3  NH3 + HCl= NH4Cl |
| **Разложения** | А = В + С | 2Ag2O Image5.gif (57 bytes)4Ag + O2  CaCO3 Image5.gif (57 bytes)CaO + CO2  2KClO3 Image5.gif (57 bytes) 2KCl + 3O2 |
| **Замещения** | А + ВС = АС + В | Zn + 2HCl = ZnCl2 + H2  CuSO4 + Fe = FeSO4 + Cu  2NaI + Cl2 = 2NaCl + I2 |
| **Обмена** | АВ + СД = АД + СВ | Ba(OH)2 + H2SO4 = BaSO4↓+ 2H2O  AgNO3 + NaCl = AgCl↓+ NaNO3  CuCl2 + 2NaOH =2 NaCl + Cu(OH)2↓  Cu2+ +2Cl- +2Na++2OH- =2Na++2Cl- +Cu(OH)2↓  Cu2+ +2OH- = Cu(OH)2↓ |