**Домашняя работа**

**Задание на «3»**

*Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций, укажите типы химических реакций*

|  |  |
| --- | --- |
| **Уравнение реакции** | **Тип химической реакции** |
| а) Al + O2 → Al2O3 | реакция |
| б) MnO2 + H2 → Mn + H2O | реакция |
| в) H2O2 → H2 + O2 | реакция |
| г) HNO3 + NaOH → NaNO3 + H2O | реакция |

**Задание на «4»**

*Допишите уравнения реакций, расставьте коэффициенты, укажите типы химических реакций*

|  |  |
| --- | --- |
| **Уравнение реакции** | **Тип химической реакции** |
| а) AgI →Ag+I2 | реакция |
| б) MgO + H2SO4 →MgSO4+H2O | реакция |
| в) Al + HCl →AlCl3+ H2 | реакция |
| г) Na + Cl2 →NaCl | реакция |

**Задание на «5»**

*Допишите уравнения реакций, расставьте коэффициенты, укажите тип реакции*

|  |  |
| --- | --- |
| **Уравнение реакции** | **Тип химической реакции** |
| а) HNO3 + Mg(OH)2 →Mg(NO3)3 + H2O | реакция |
| б) FeCl3 + Zn →ZnCl2+ Fe | реакция |
| в) CH4 →C+H2 | реакция |
| г) HCl + Ca(OH)2 →CaCl2+H2O | реакция |
| д) Ba + O2 →BaO | реакция |