**Составление уравнений**

1. Закончите уравнения реакций, определите тип реакций, назовите вещества.

P + Cl2 = PCl5

CH4 = C + H2

Na + S = Na2S

HCl + Mg = MgCl2 + H2

ZnSO4 + KOH = K2SO4 + Zn(OH)2

BaCl2 + Na2SO4 = BaSO4 + NaCl

AlCl3 + NaOH = NaCl + Al(OH)3

Fe(OH)3= Fe2O3+ H2O

H2SO4 + Al = Al2(SO4)3 + H2

P2O5 + Na2O = Na3PO4

Al2(SO4)3 + Ba(NO3)2 =Al(NO3)3+ BaSO4

2. Составьте уравнения реакций, определите тип реакции, назовите вещества.

H2 + Cl2 =

Zn + O2 =

Al + S =

Ca + N2 =

NaCl =

C3H8 =

NH3 =

SiH4 =

Mg + CuCl2 =

F2 + KBr =

Ca + HCl =

Zn + FeCl3 =

H3PO4 + MgO =

CaCl2 + K3PO4 =

HNO3 + Ca(OH)2 =

Fe2(SO4)3 + NaOH =

**Задание:**

     Каждой левой половине уравнения химической реакции в части А, подберите правую половину его в части В. Запишите уравнения химических реакций в тетради, укажите тип химической реакции.

|  |  |
| --- | --- |
| **Часть А** | **Часть В** |
| 1. CaO + 2HCl =
2. 2H2 + O2 =
3. Ca(OH)2 + 2HCl =
4. Fe + 2HCl =
5. 2Fe + 3Cl2 =
6. ZnSO4 + 2NaOH =
7. Zn(OH)2 + H2SO4 =
8. SO2 + H2O =
9. SO3 + H2O =
10. ZnCl2 + 2AgNO3 =
 | 1. H2SO4
2. CaCl2 + H2O
3. Zn(NO3)2 + 2AgCl
4. 2H2O
5. H2SO3
6. CaCl2 + 2H2O
7. FeCl2 + H2
8. ZnSO4 + 2H2O
9. 2FeCl3
10. Zn(OH)2 + Na2SO4
 |