Типы химических реакций

1. **Реакция соединения** - реакция образования одного сложного вещества при соединении двух или нескольких веществ.

$Fe + S = FeS$

$CaO + H_2O = Ca(OH)_2$

2. **Реакция разложения** - разложение одного сложного вещества на несколько новых веществ.

$2HgO = 2Hg + O_2$

$CaCO_3 = CaO + CO_2$

3. **Реакция замещения** - реакция, протекающая между простыми и сложными веществами, при которойатомы простого вещества замещают атомы одного из элементов в сложномвеществе.

$Fe + CuSO_4 = FeSO_4 + Cu$

$Zn + 2HCl = ZnCl_2 + H_2$

LIVEWORKSHEETS

4. **Реакция обмена** - реакция, протекающая между двумя сложными веществами с образованием двух других сложных веществ.

$MgO + H_2SO_4 =$

Fe + Br2 =

Mg + HI =

BaCO3 =

Al(OH)3 + H2SO4 =

Cr2(SO4)3 + LiOH =

Mn(OH)4 =

Na + P =

Al + H2SO4 =

Cu(OH)2 + HNO3

P + Br2 =

CuO + HBr =

LIVEWORKSHEETS