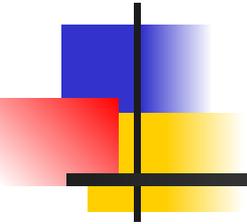
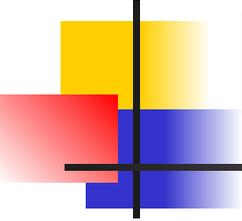
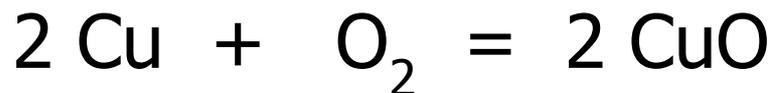


Типы химических реакций

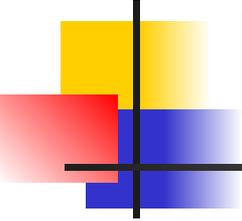




Реакция соединения

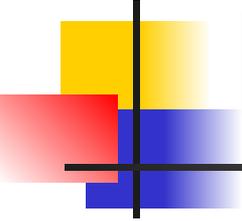


- Реакции соединения – это реакции, при которых из **двух или более** (простых или менее сложных) веществ образуется **одно** сложное вещество



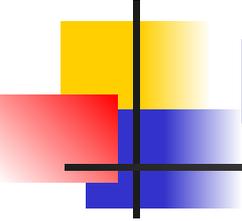
Реакции разложения

- $AB = A + B$
 - $Cu(OH)_2 = CuO + H_2O$
 - $CaCO_3 = CaO + CO_2$
-
- Реакции разложения – это реакции, при которых **из одного** сложного вещества образуется **несколько новых** (простых или менее сложных) веществ.



Реакции замещения

- $AB + C = A + CB$
 - $Zn + 2 HCl = ZnCl_2 + H_2 \uparrow$
 - $Fe + CuSO_4 = FeSO_4 + Cu$
-
- Реакции замещения – это реакции, в результате которых **атомы простого вещества замещают атомы** какого-нибудь элемента **в сложном** веществе.



Реакции обмена

- $AB + CD = AD + CB$
 - $NaOH + HNO_3 = NaNO_3 + H_2O$
 - $ZnO + 2 HCl = ZnCl_2 + H_2O$
-
- Реакции обмена – это реакции , при которых **два сложных** вещества *обмениваются своими составными частями.*



Проверь себя

- А 1. В
- 2. Б
- 3. А
- 4. Г
- 5. Г
- 6. Б
- 7. Б
- 8. Б

- Б 9. $4 \text{ Li} + \text{O}_2 = 2\text{Li}_2\text{O}$ соединение
- $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 2 \text{ Al} = \text{Al}_2\text{O}_3 + 2 \text{ Fe}$ замещение
- 10. $\text{Fe} + 2 \text{ HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2\uparrow$
замещение
- $2 \text{ Al} + 3 \text{ Cl}_2 = 2 \text{ AlCl}_3$ соединение