

11 класс

КЛАССИФИКАЦИЯ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

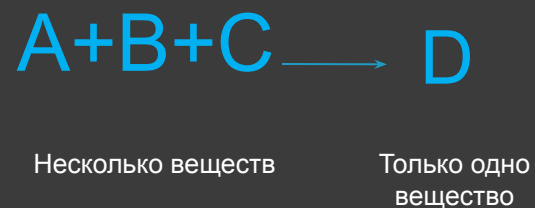
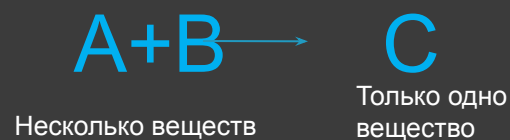
Учитель химии МБОУ «Тупатинская
средняя общеобразовательная
школа» Тарасенко Т.В.

Классификация химических реакций по числу и составу исходных веществ и продуктов реакции

1. Реакции соединения

*Из нескольких веществ в результате
реакции образуется только одно
вещество*

Реакции соединения



2. Реакции разложения

Из одного вещества в результате реакции образуется несколько других



одно вещество

несколько веществ



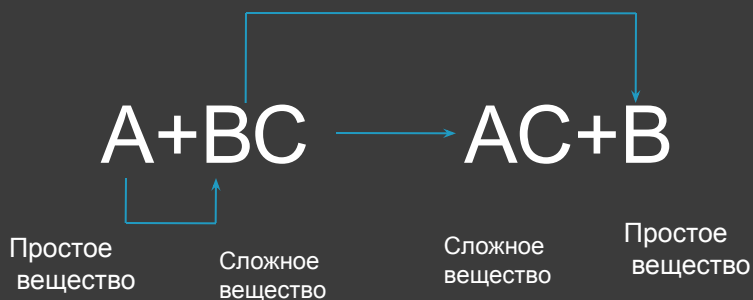
одно вещество

несколько веществ

3. Реакции замещения

Атомы одного элемента, входящего в простое вещество, замещают атомы другого элемента, входящего в сложное вещество

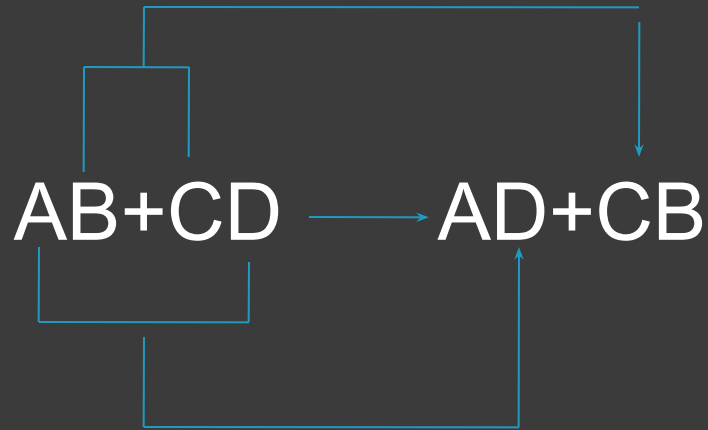
В результате реакции образуются новое сложное и новое простое вещество



4. Реакции обмена

*Два сложных вещества обмениваются
своими составными частями*

В результате реакции образуются
два **НОВЫХ СЛОЖНЫХ** вещества



II. Классификация химических реакций по тепловому эффекту

1. Экзотермические реакции



Реакции, в результате которых
выделяется теплота

2. Эндотермические реакции



Реакции, в результате которых
поглощается теплота

*III. Классификация
химических реакций по
направлению*

1. Обратимые химические реакции



Реакции, в результате которых в одно и то же время исходные вещества превращаются в продукты реакции, а продукты реакции превращаются в исходные вещества

2. Необратимые химические реакции



Реакции, в результате которых исходные вещества превращаются в продукты реакции, а продукты реакции не реагируют между собой