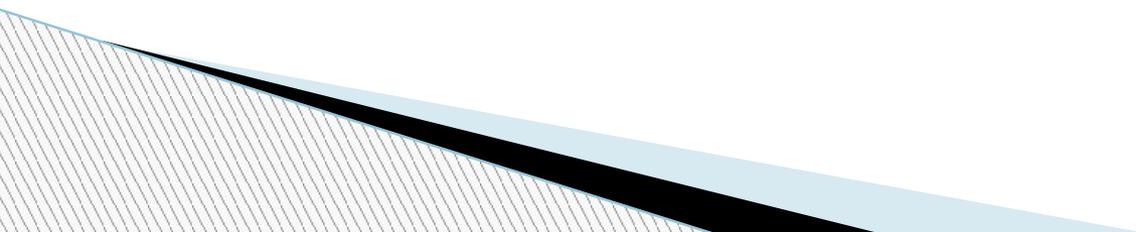


Типы химических реакций



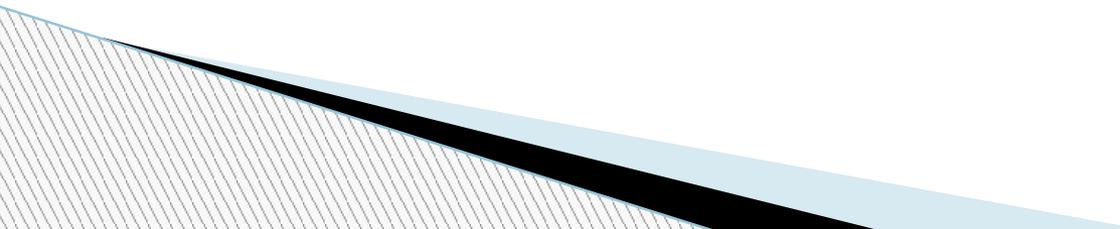
Химические реакции

*Реакции
разложения*

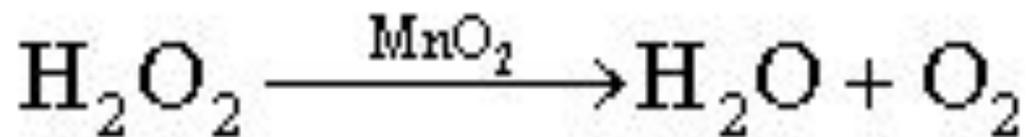
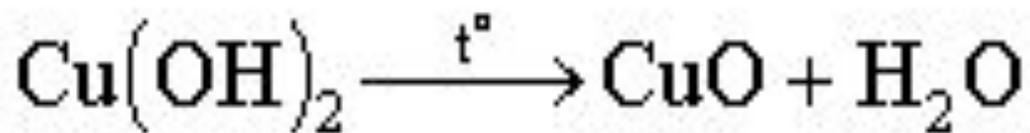
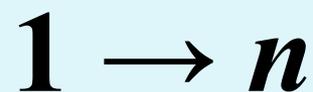
*Реакция
замещения*

*Реакции
соединения*

*Реакции
обмена*



Реакции разложения – это реакции, при которых из одного вещества образуется несколько других.

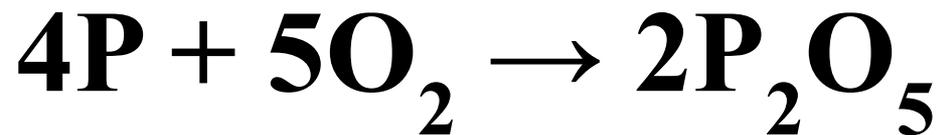


Вещества, изменяющие скорость реакции, но сами при этом не расходующиеся, называются *катализаторами.*

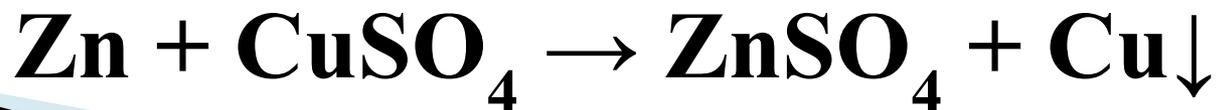
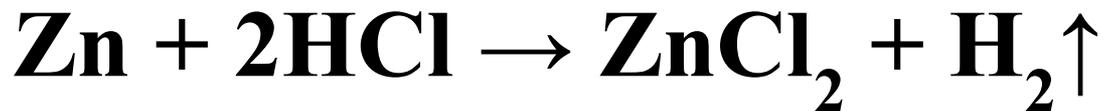
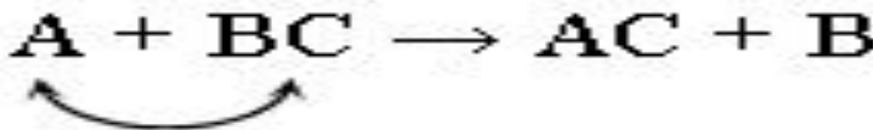
Реакции, на скорость которых можно повлиять катализатором, называются *каталитическими.*

Реакции, идущие без участия катализатора, называются *некаталитическими.*

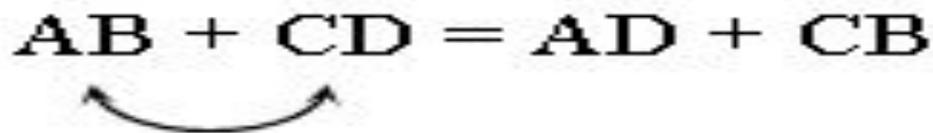
Реакции соединения – это реакции, при которых из нескольких веществ образуется одно:
 $n \rightarrow 1.$



Реакция замещения – это реакция между простым и сложным веществом, при которой атомы простого вещества, замещают атомы одного из элементов в сложном веществе:



Реакции обмена – это реакции, при которых два сложных вещества обмениваются своими составными частями:



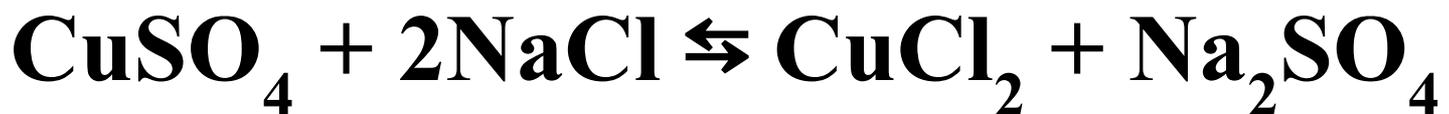
В этих реакциях образовался осадок, он не растворяется, то есть реакция не идет в обратную сторону. Такие реакции называются ***необратимыми***.

Необратимые реакции – это реакции, которые при данных условиях идут только в одном направлении.

Условиями необратимого протекания реакций обмена являются:

- 1) образование осадка (нерастворимого или малорастворимого вещества);
- 2) выделение газа;
- 3) образование воды.

Обратимые реакции – реакции, которые при данных условиях протекают в двух противоположных направлениях.



ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ:

§ 30, упр. 1

§ 31, упр. 2

§ 32, упр. 2 (а,б,в)

§ 33, упр. 4 (а,б,в)