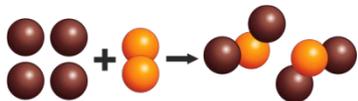


Классификация химических реакций в неорганической химии

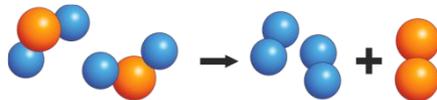
Классификация неорганических реакций

По числу и составу исходных веществ и продуктов реакции

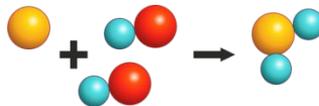
Соединения



Разложения



Замещения

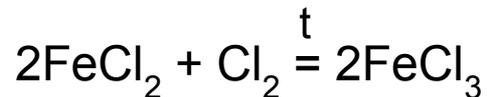
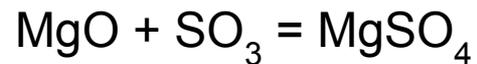
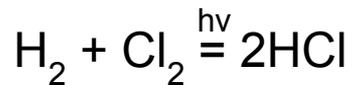
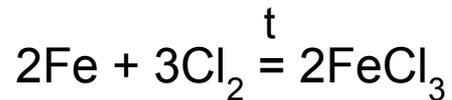


Обмена



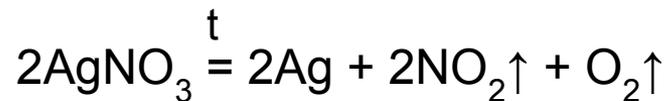
Реакции соединения

Реакции соединения – это реакции, в ходе которых из двух или более веществ образуется одно сложное вещество.



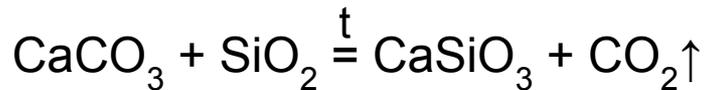
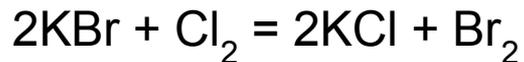
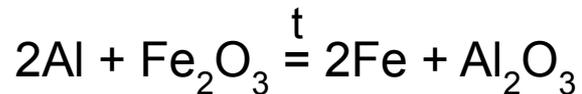
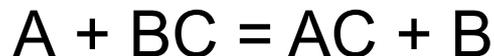
Реакции разложения

Реакциями разложения называются реакции, в результате которых из одного сложного вещества образуются два или более новых веществ.



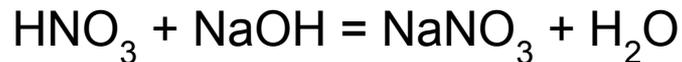
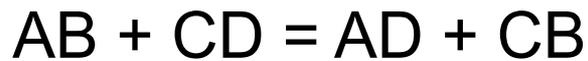
Реакции замещения

Реакции замещения – это реакции между простыми и сложными веществами, при протекании которых атомы простого вещества замещают атомы одного из элементов в молекуле сложного вещества.



Реакции обмена

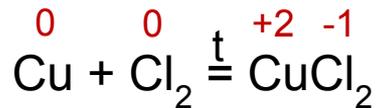
Реакциями обмена называются реакции между двумя сложными веществами, которые обмениваются своими составными частями.



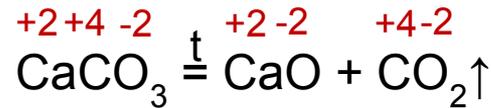
Классификация неорганических реакций

По признаку изменения
степени окисления

Окислительно-восстановительные



Без изменения степени окисления



Классификация неорганических реакций

По знаку теплового
эффекта

Экзотермические



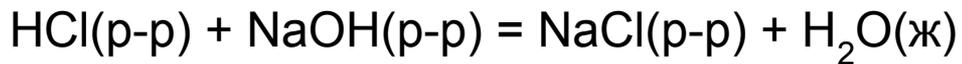
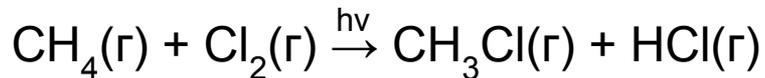
Эндотермические



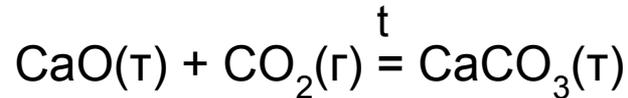
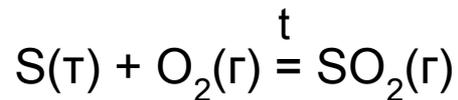
Классификация неорганических реакций

По признаку однородности
реакционной системы

Гомогенные



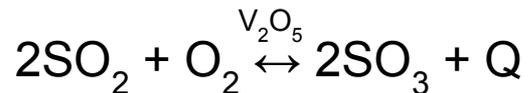
Гетерогенные



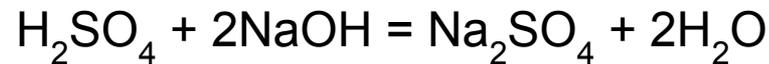
Классификация неорганических реакций

В зависимости от присутствия
или отсутствия катализатора

Каталитические



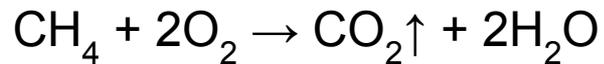
Некаталитические



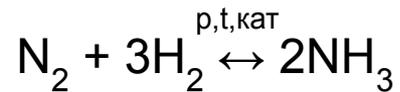
Классификация неорганических реакций

По признаку обратимости

Необратимые



Обратимые



- ✓ Классифицировать химические реакции можно по различным признакам.
- ✓ Химические реакции сопровождаются разрывом одних связей и образованием других связей.