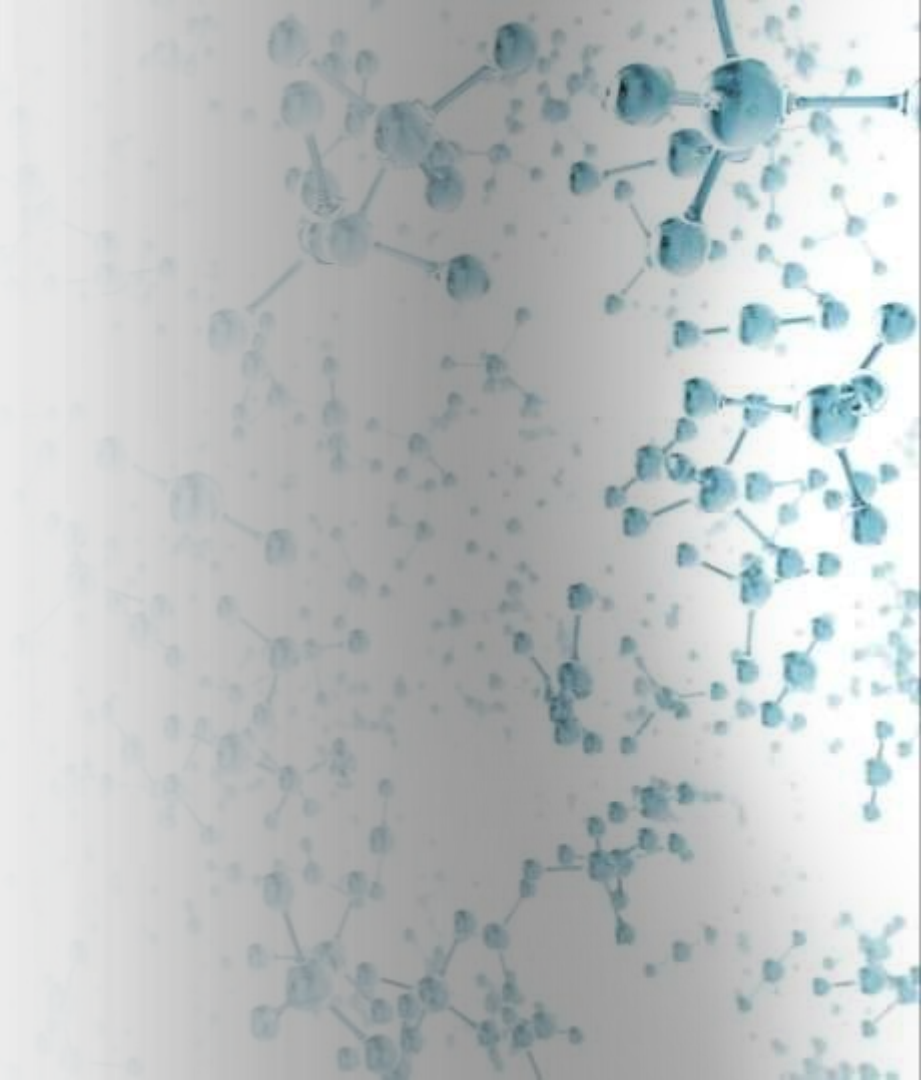
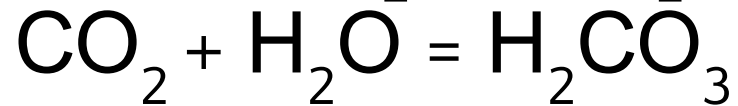
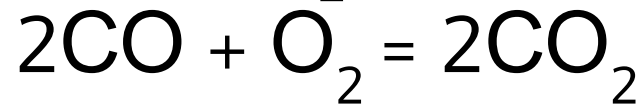
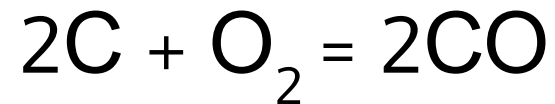


По признаку изменения числа и состава веществ среди химических реакций выделяют реакции соединения, разложения, замещения и обмена.

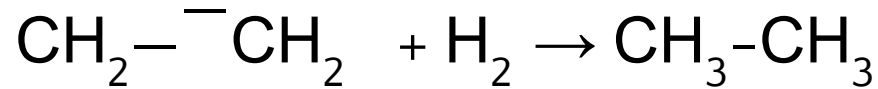


Реакции соединения

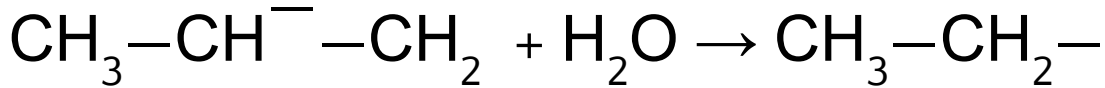


Реакции присоединения

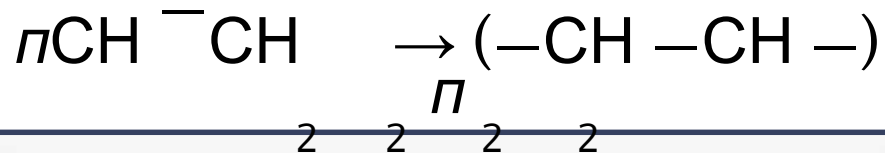
Гидрирование



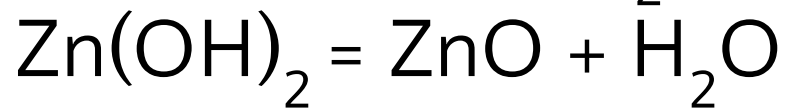
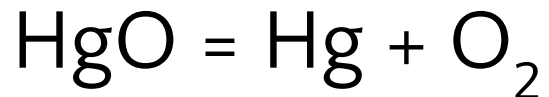
Гидратация



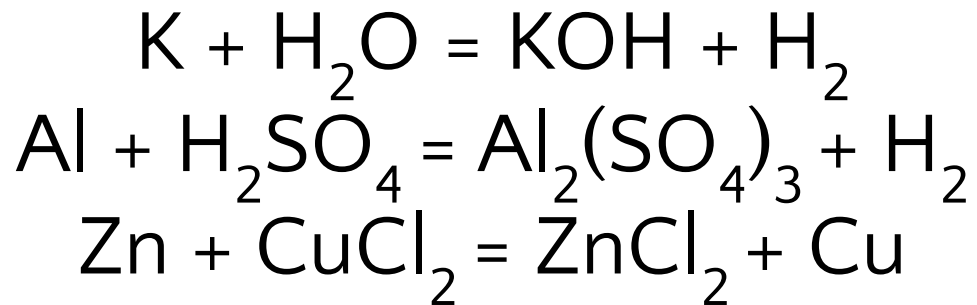
Полимеризация:



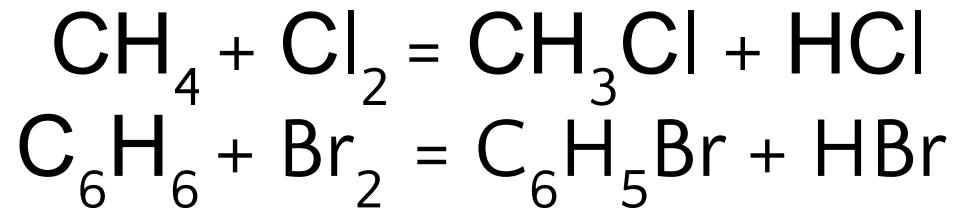
Реакции разложения



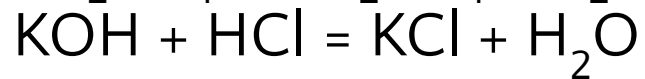
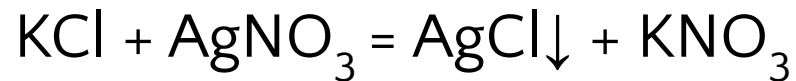
Реакции замещения



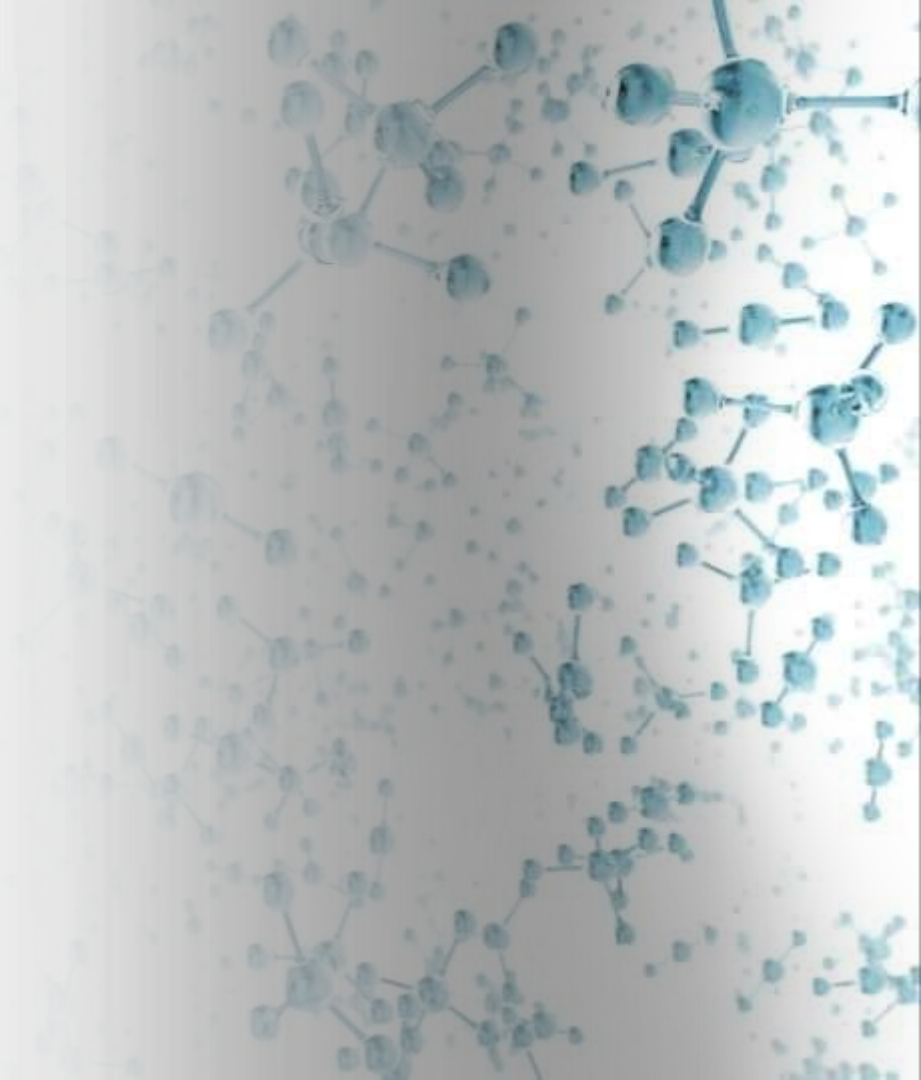
Реакции замещения в органических веществах



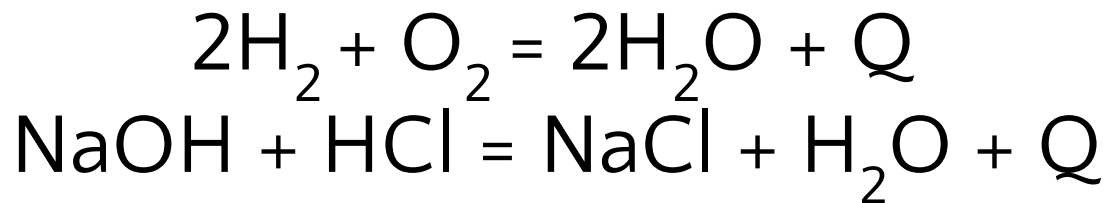
Реакции обмена



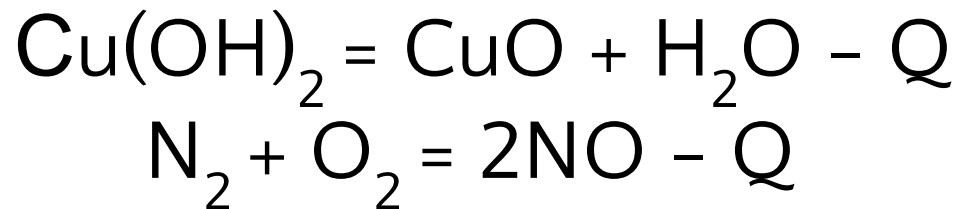
По признаку выделения или поглощения теплоты среди химических реакций выделяют экзотермические и эндотермические реакции.



Экзотермические реакции



Эндотермические реакции





Тепловой эффект — количество теплоты, которая выделяется или поглощается в ходе химической реакции.

Термохимические реакции

