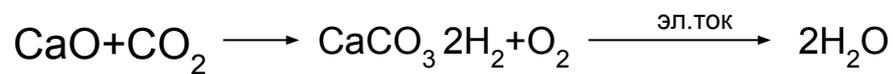
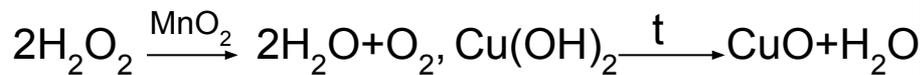


По числу и составу исходных веществ и продуктов реакции

Реакции соединения – реакции, при которых из двух и более веществ образуется одно сложное вещество.



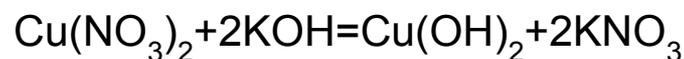
Реакции разложения – реакции, при которых из одного сложного вещества образуется несколько новых веществ.



Реакции замещения – реакции, в результате которых атомы простого вещества замещают атомы одного из элементов в сложном веществе.

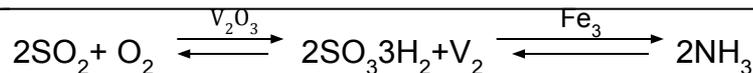


Реакции обмена – реакции, при которых два сложных вещества обмениваются своими составными частями.

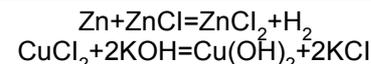


По направлению реакции

Обратимые реакции – реакции, протекающие в данных условиях одновременно в двух противоположных направлениях.

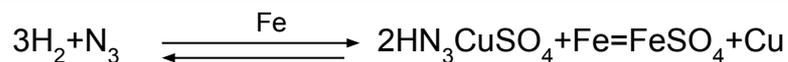


Необратимые реакции – реакции, протекающие в данных условиях только в одном направлении.

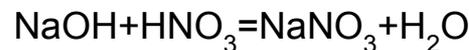


По изменению степеней окисления

Окислительно – восстановительные реакции (ОВР) – реакции, идущие с изменением степени окисления элементов.

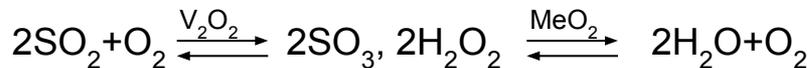


Реакции, идущие без изменения степеней окисления элементов.

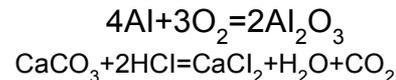


По участию катализатора

Каталитические реакции протекают с участием катализатора.

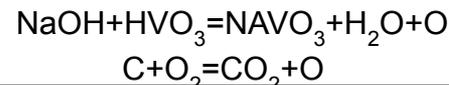


Некаталитические реакции протекают без участия катализатора.



По тепловому эффекту реакции

Экзотермические реакции, протекающие с выделением теплоты.



Эндотермические реакции, протекающие без выделения теплоты.

