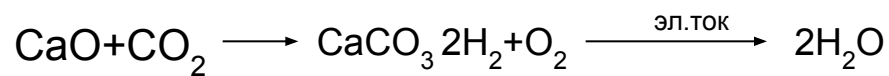
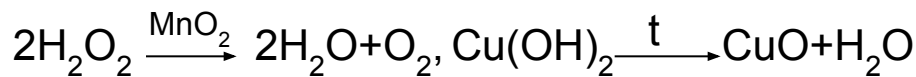


## По числу и составу исходных веществ и продуктов реакции

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



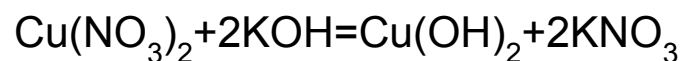
**Реакции разложения** – реакции, при которых из одного сложного вещества образуется несколько новых веществ.



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

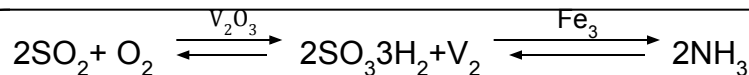


**Реакции обмена** – реакции, при которых два сложных вещества обмениваются своими составными частями.

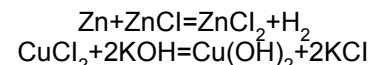


### По направлению реакции

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

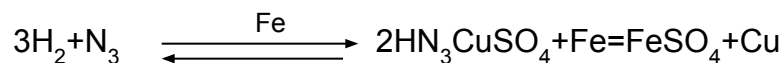


**Необратимые реакции** – реакции, протекающие в данных условиях только в одном направлении.

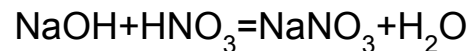


### По изменению степеней окисления

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

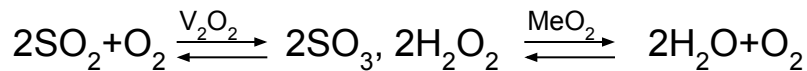


**Реакции, идущие без изменения степеней окисления элементов.**

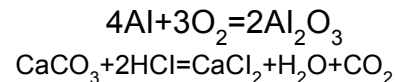


### По участию катализатора

**Каталитические реакции** протекают с участием катализатора.

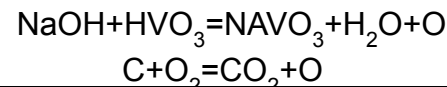


**Некаталитические реакции** протекают без участия катализатора.



### По тепловому эффекту реакции

**Экзотермические реакции**, протекающие с выделением теплоты.



**Эндотермические реакции**, протекающие без выделения теплоты.

