Окислительно-восстановительные   
реакции

**Степень окисления** - это условный заряд атомов в соединении, рассчитанный исходя из предположений о том, что оно состоит из ионов.

1. В простых веществах степень окисления атомов равна 0.
2. Степень окисления атома водорода в соединениях равна +1.
3. Степень окисления атома кислорода в соединениях равна -2.
4. Степень окисления металлов главных подгрупп положительная и равна номеру группы. Металлы побочных подгрупп проявляют переменные степени окисления.
5. Степень окисления неметаллов переменная: высшая – положительная, низшая – отрицательная.
6. Алгебраическая сумма степеней окисления равна 0.

Например,