

Окислительно- восстановительные реакции

ОВР

Окислительно-восстановительные реакции

- 1) Реакции, протекающие с изменением степени окисления атомов, входящих в состав реагирующих веществ, называются окислительно-восстановительными.**
- 2) Окислитель** - атом или ион, *присоединяющий* электроны. Во время реакции они восстанавливаются, степень окисления (с.о.) понижается.
- 3) Восстановитель** - атом или ион, *отдающие* электроны. Во время реакции они окисляются, с.о. его повышается.

Окислительно-восстановительные реакции

4) **Окисление** – процесс отдачи электронов.

5) **Восстановление** – процесс принятия электронов.



Разбираем реакцию как окислительно-восстановительную ►

Домашнее задание

- Записать реакции в свете **ОВР** (окислитель, восстановитель) между следующими веществами:
- Алюминий + йод
- Магний + сера
- Кальций + соляная кислота
- Свинец + серная кислота (раствор)