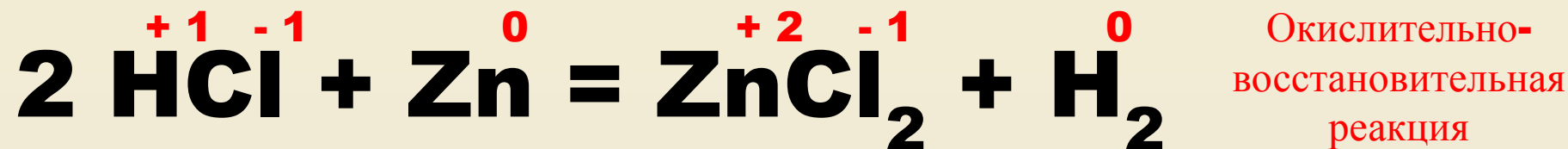
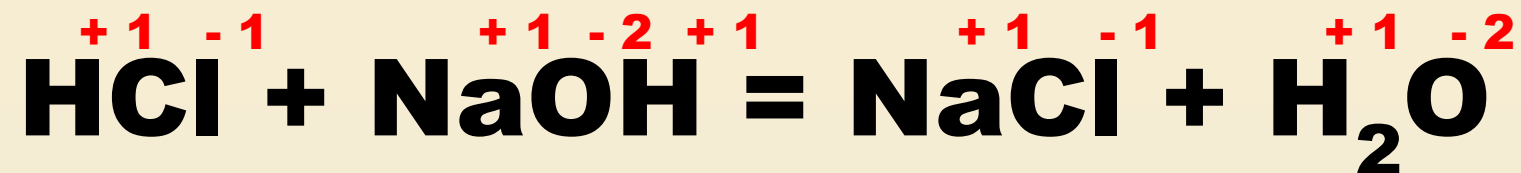


Окислительно- восстановительные реакции

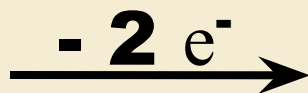
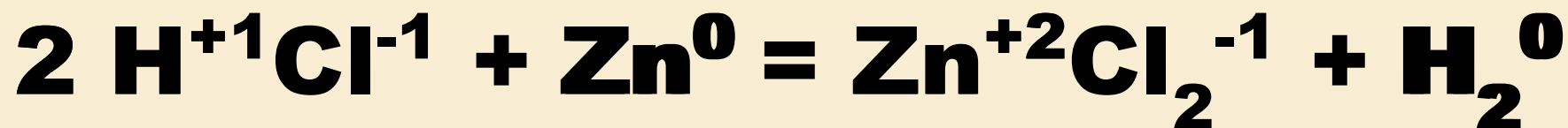
8 класс

Расставьте степени окисления элементов в реакциях.
Сравните, как ведут себя степени окисления в процессе реакции.

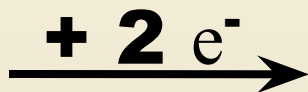


Реакции, в которых происходит изменение степеней окисления,
называются

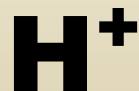
ОКИСЛИТЕЛЬНО-ВОССТАНОВИТЕЛЬНЫМИ



окисление



восстановление



- окислитель



- восстановитель

Окисление – процесс отдачи электронов.

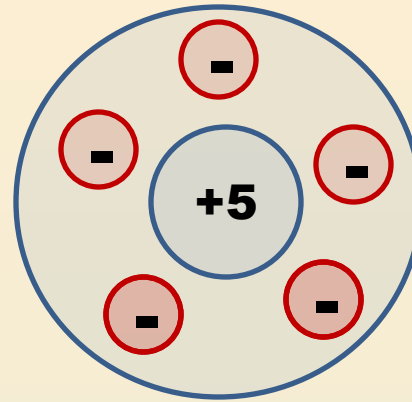
Восстановление – процесс присоединения электронов.

Окислитель – элемент, принимающий электроны.

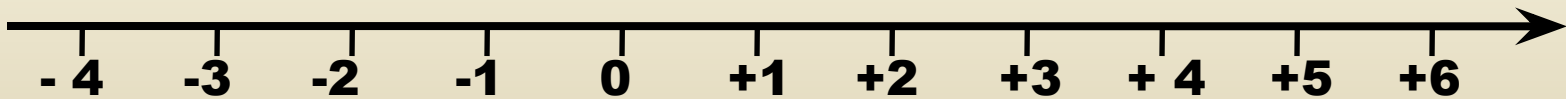
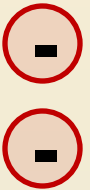
Восстановитель – элемент, отдающий электроны.

Отдает или принимает?

Изначально атом не заряжен, т.к. число протонов равно числу электронов



Э

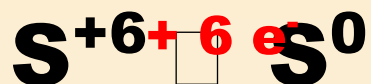


Отдает электроны ($- e^-$)

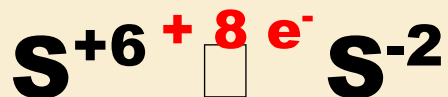


Принимает электроны ($+ e^-$)

Отдает или принимает?



восстановление



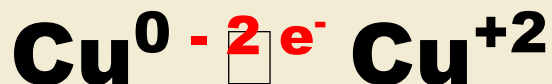
восстановление



окисление



окисление



окисление



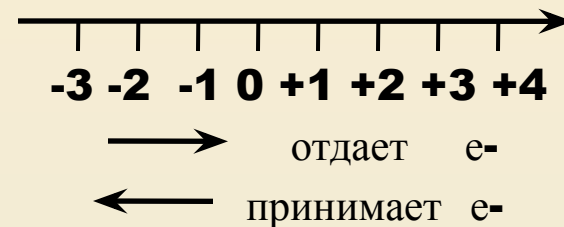
восстановление



окисление

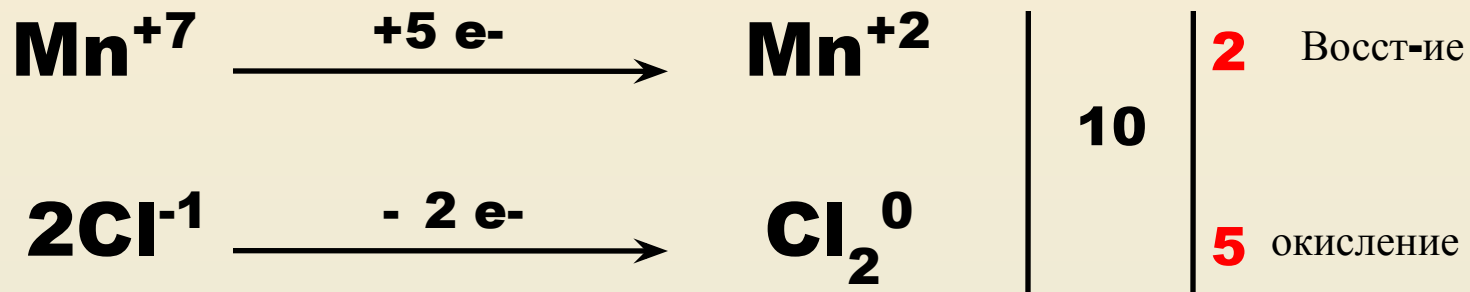
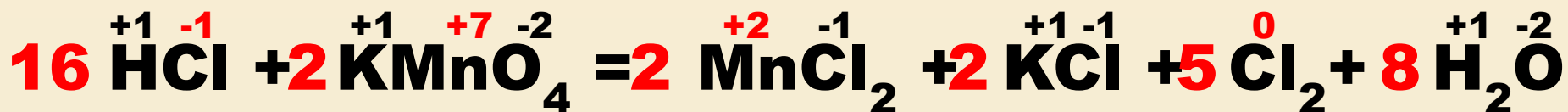


окисление



Какая польза от теории ОВР?

Например, расстановка коэффициентов в сложных уравнениях – метод электронного баланса



Mn^{+7} – окислитель
 Cl^{-1} – восстановитель

Расставьте коэффициенты методом
электронного баланса.

