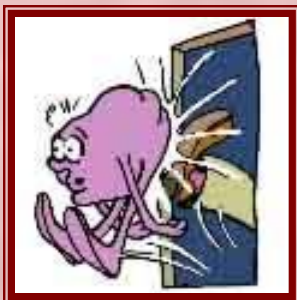


Окислительно- восстановительные реакции



Химия
8 класс



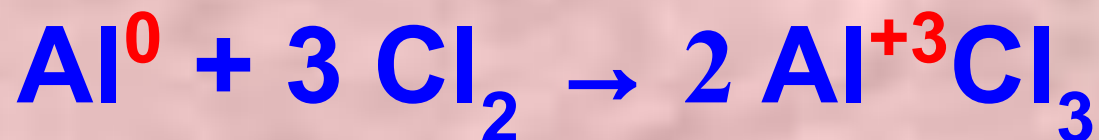
Окисление



Процесс отдачи электронов



Степень окисления повышается



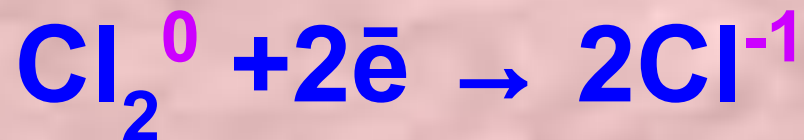
Окислители



Присоединяют электроны



Восстанавливаются



Кислород, галогены, сера, азот — много электронов на внешнем электронном слое

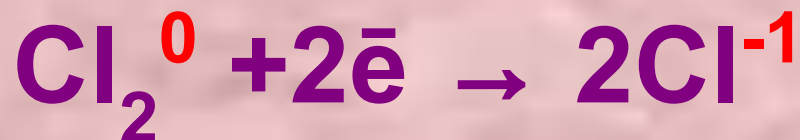
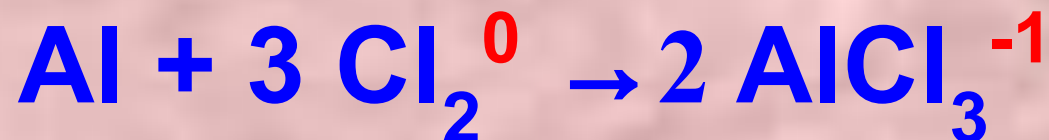
Восстановление



Процесс присоединения электронов



Степень окисления понижается



Восстановители



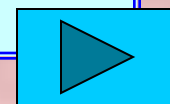
Отдают электроны

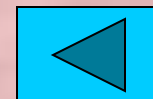
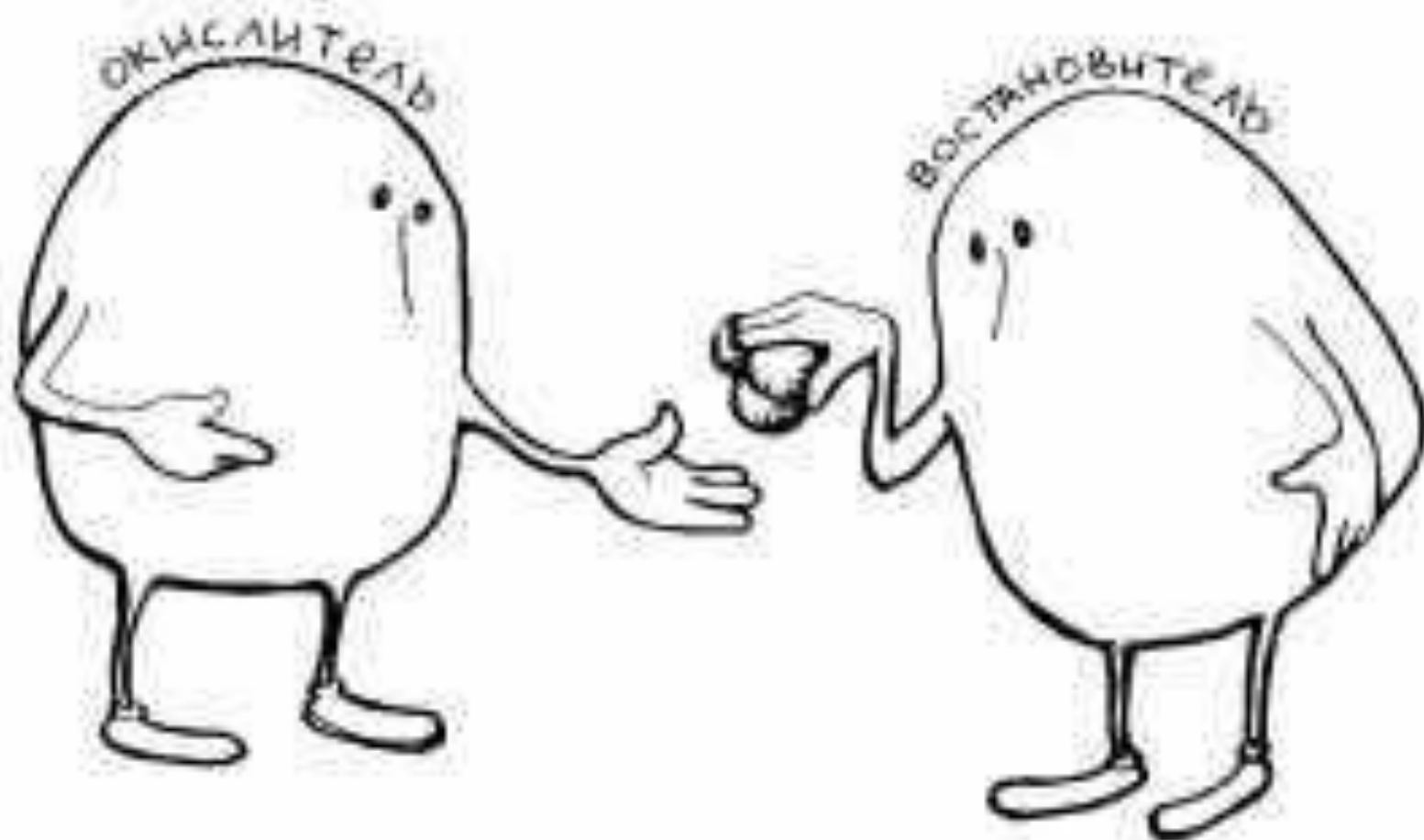


Окисляются



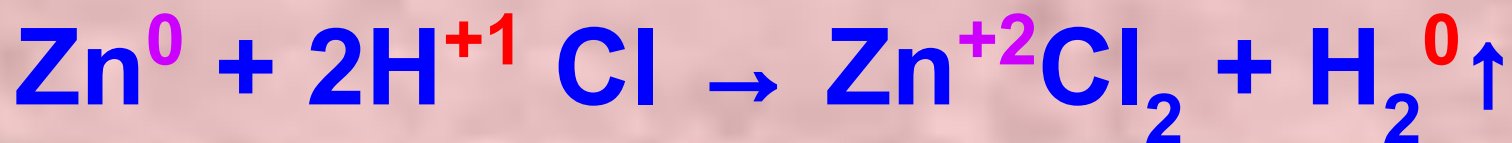
Водород, металлы – мало электронов на
внешнем электронном слое





ОВР — окислительно-восстановительные реакции

Реакции в которых происходит изменение степени окисления



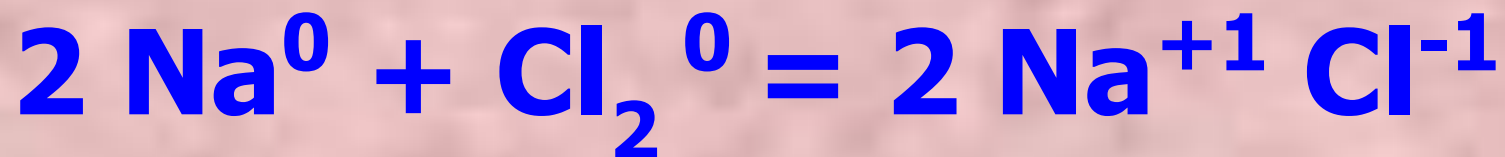
Восстановитель,
окисляется, окисление



Окислитель,
восстанавливается,
восстановление

Окислитель восстанавливается, его степень окисления уменьшается

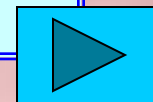
Восстановитель окисляется, его степень окисления увеличивается

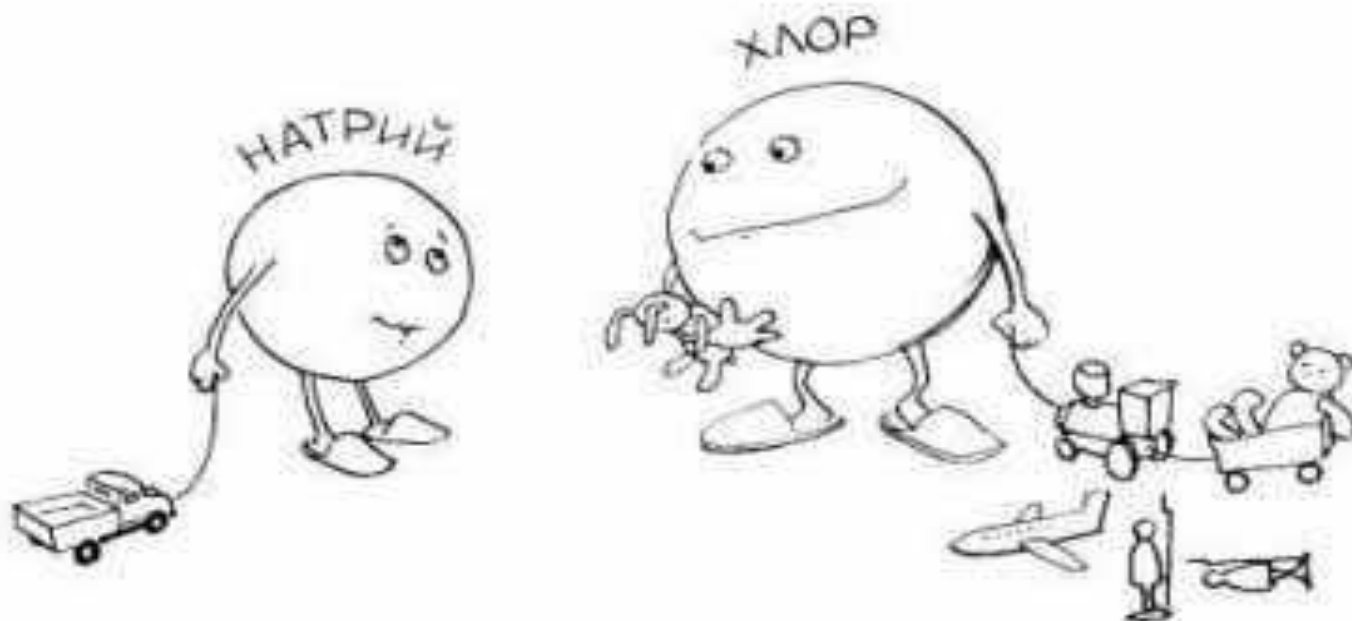


**Восстановитель,
окисляется, окисление**



**Окислитель,
восстанавливается,
восстановление**

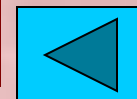




Положительный

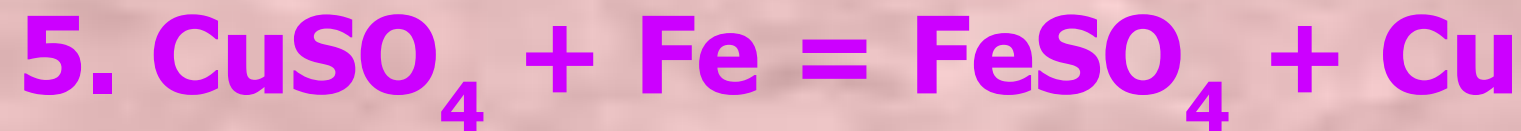
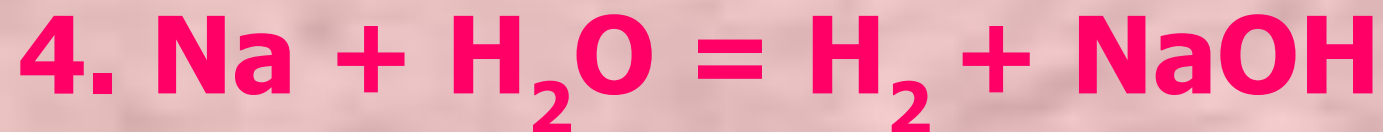
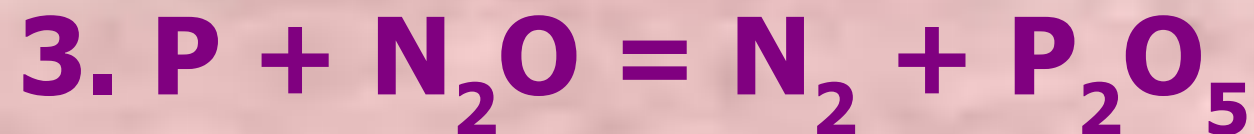
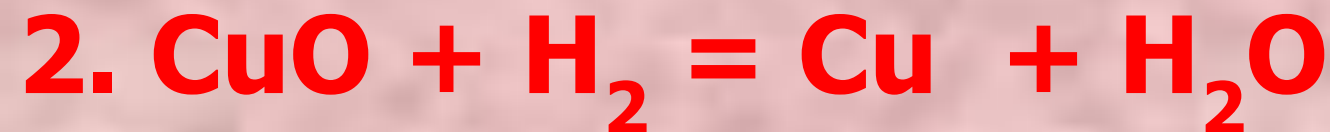
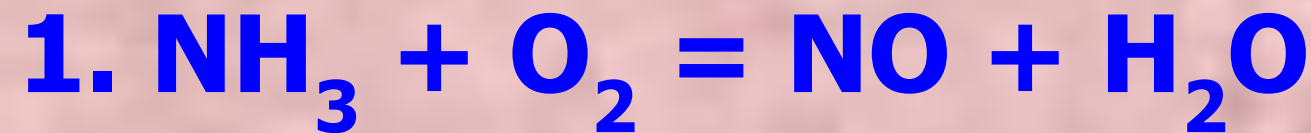


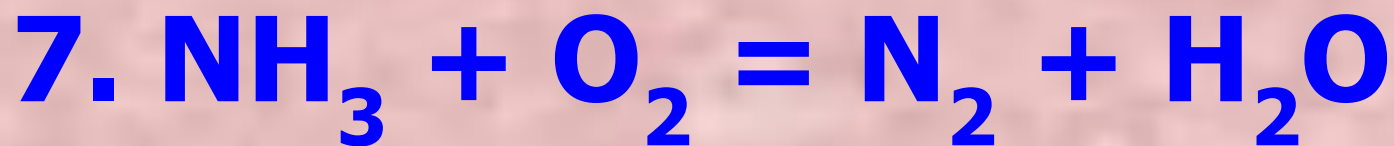
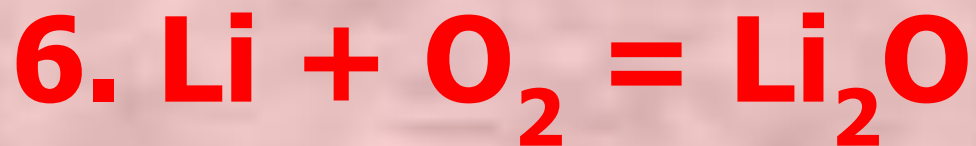
Восстановился



Упражнения

В данных реакциях определите окислитель и восстановитель





**Закончите уравнения реакций, определите
окислитель и восстановитель**

