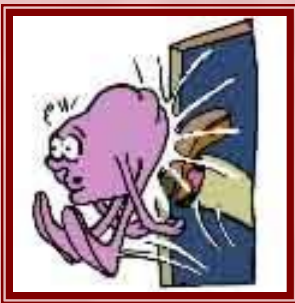


# Окислительно- восстановительные реакции



**Химия**  
**8 класс**



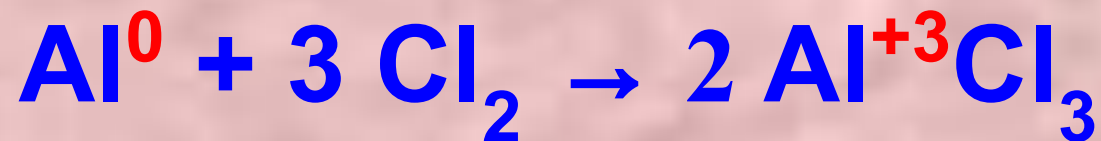
# Окисление



Процесс отдачи электронов



Степень окисления повышается



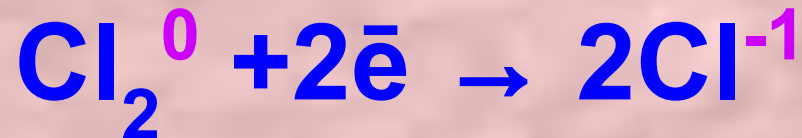
# Окислители



Присоединяют электроны



Восстанавливаются



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

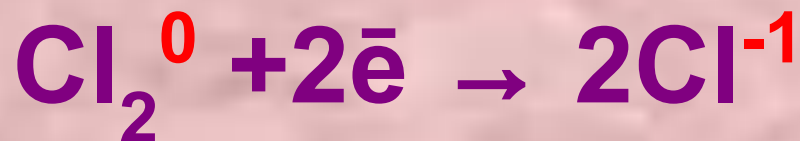
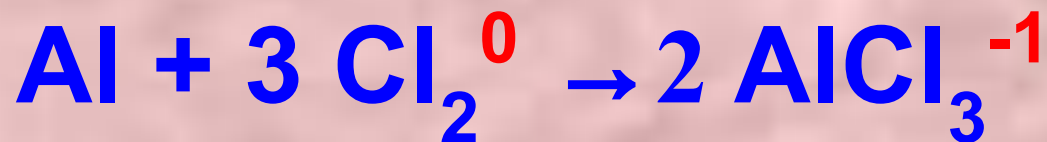
# Восстановление



Процесс присоединения электронов



Степень окисления понижается



# Восстановители



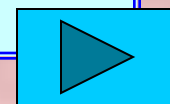
Отдают электроны

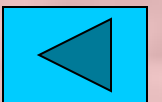
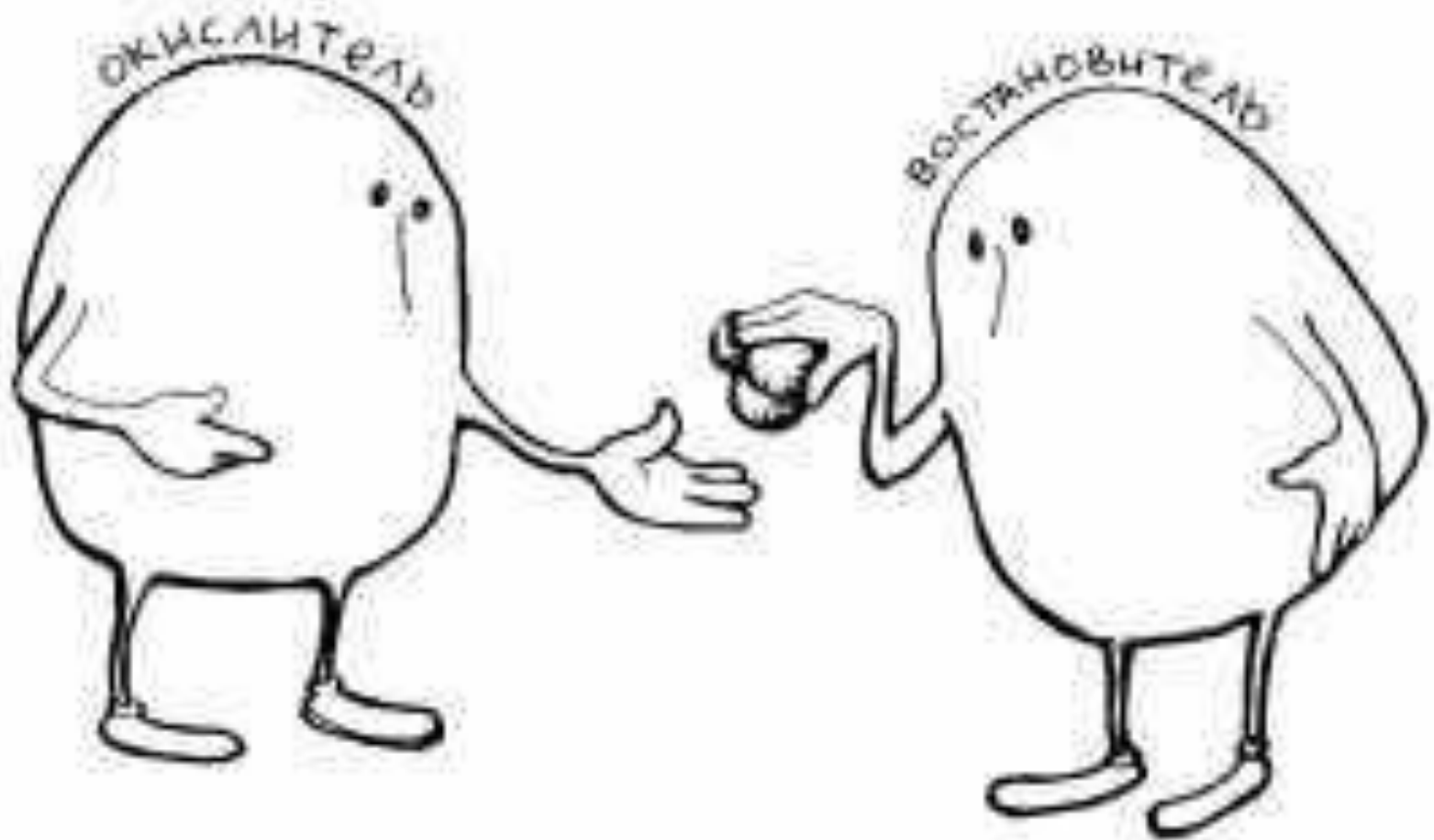


Окисляются



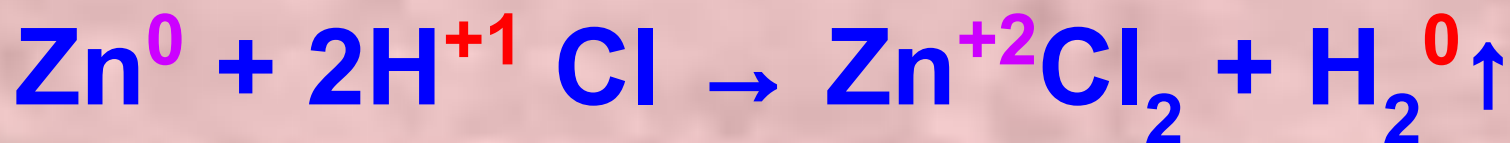
Водород, металлы – мало электронов на внешнем электронном слое





# ОВР — окислительно-восстановительные реакции

Реакции в которых происходит изменение степени окисления



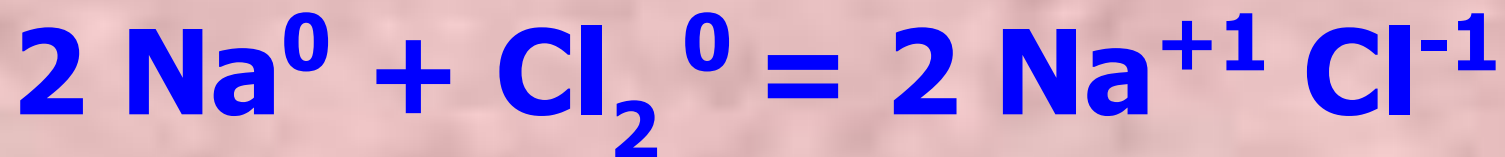
Восстановитель,  
окисляется, окисление



Окислитель,  
восстанавливается,  
восстановление

**Окислитель восстанавливается, его степень окисления уменьшается**

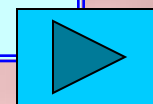
**Восстановитель окисляется, его степень окисления увеличивается**



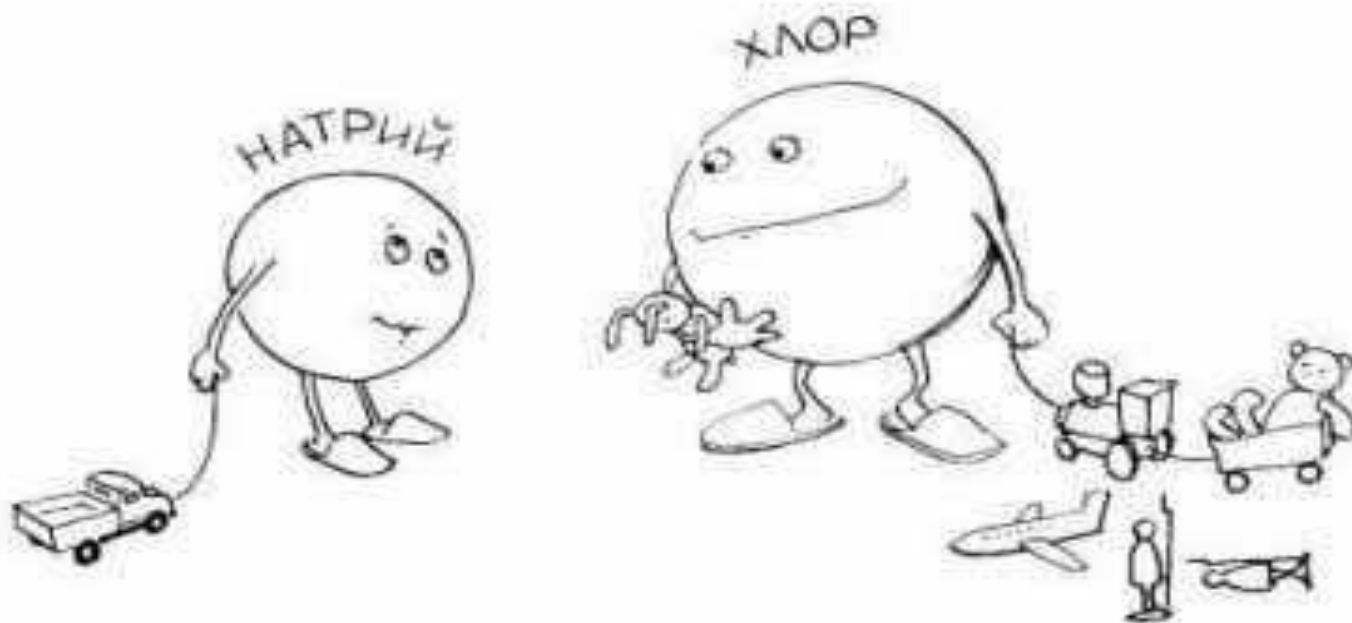
**Восстановитель,  
окисляется, окисление**



**Окислитель,  
восстанавливается,  
восстановление**

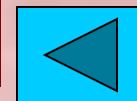






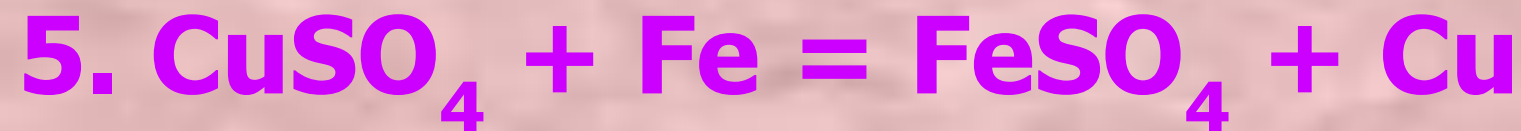
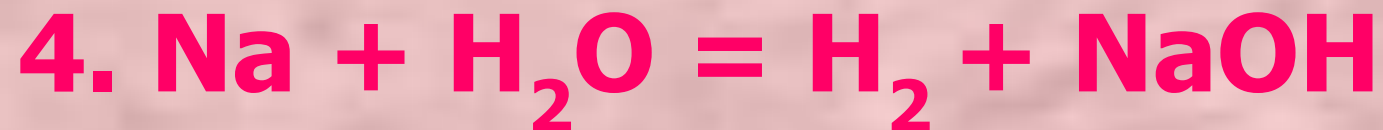
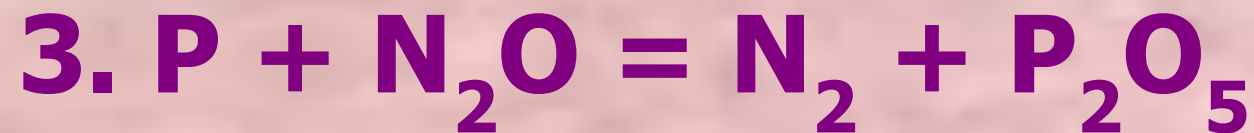
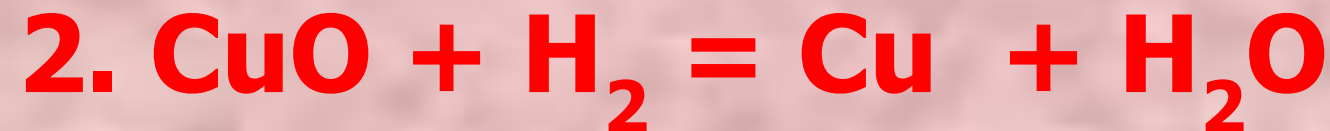
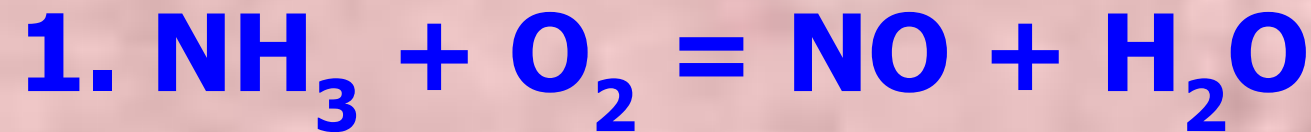
Положительный

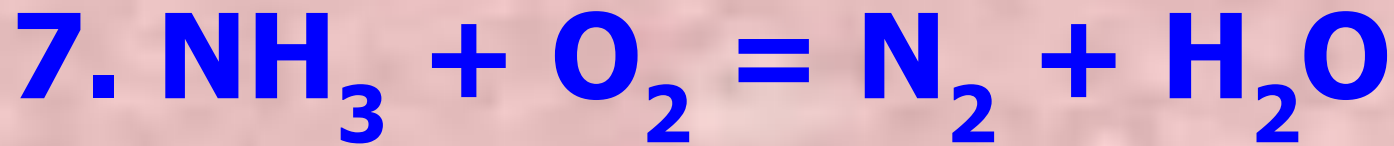
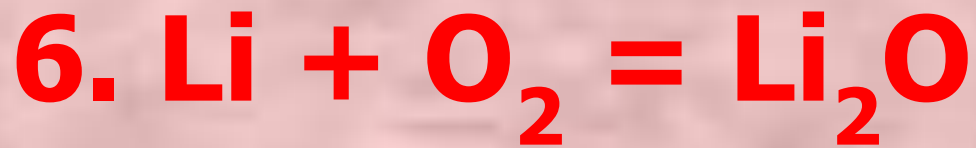
Восстановился



# Упражнения

В данных реакциях определите окислитель и восстановитель





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

