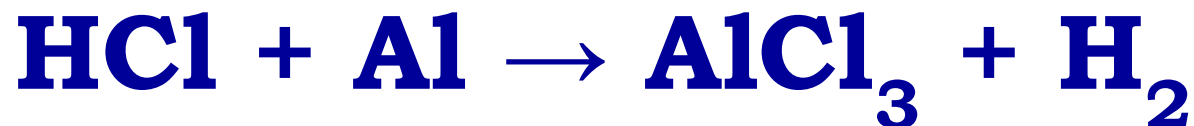
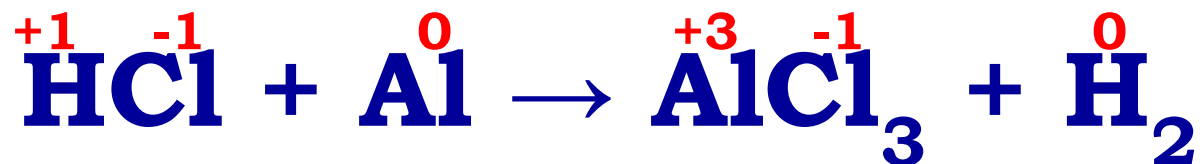
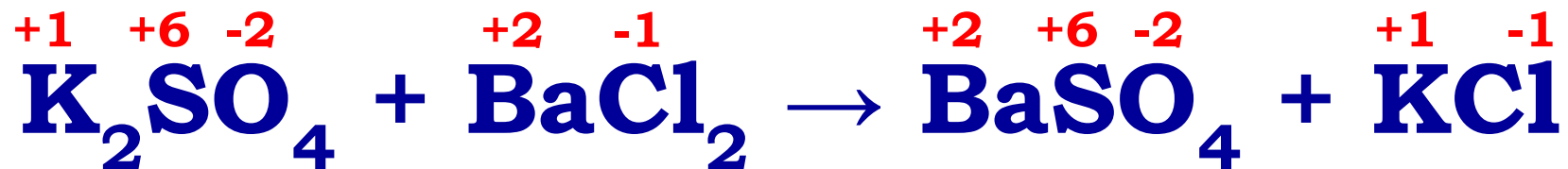


Чем отличаются реакции?



**Расставьте степень окисления элементов
в соединениях.**

Чем отличаются реакции?



ОКИСЛИТЕЛЬНО-ВОССТАНОВИТЕЛЬНЫЕ РЕАКЦИИ (ОВР)

ОКИСЛИТЕЛЬНО-ВОССТАНОВИТЕЛЬНЫЕ РЕАКЦИИ (ОВР) – реакции, протекающие с изменением степени окисления.

ОВР – реакции, в результате которых происходят два взаимопротивоположных процесса: отдачи электронов (окисления) и их принятия (восстановления).

Окислитель – вещество, содержащее атомы или ионы, принимающие электроны.

Восстановитель – вещество, содержащее атомы или ионы, отдающие электроны.

Окисление – процесс отдачи электронов атомом, молекулой или ионом, степень окисления элемента повышается.

Восстановление – процесс приема электронов атомом, молекулой или ионом, степень окисления элемента понижается.

Часто используются условные обозначения:

ок-ль – окислитель,

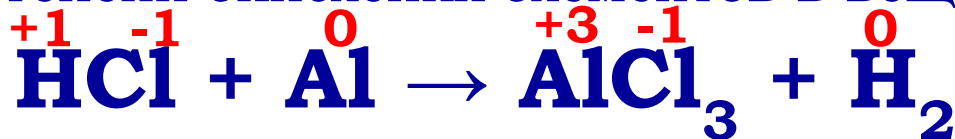
восст-ль – восстановитель,

ок-е – окисление,

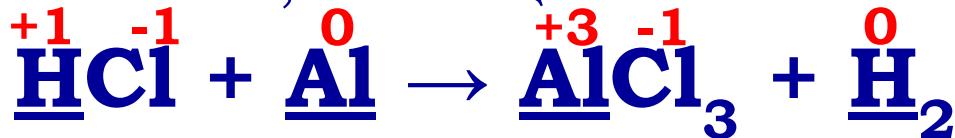
восст-е – восстановление.

Расстановка коэффициентов с использованием метода электронного баланса.

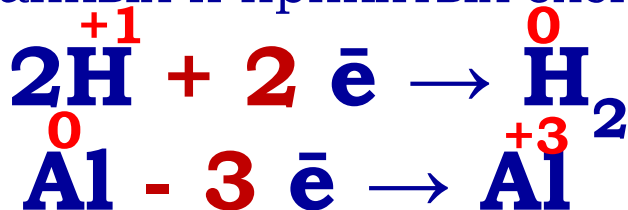
1. Расставить степени окисления элементов в веществах.



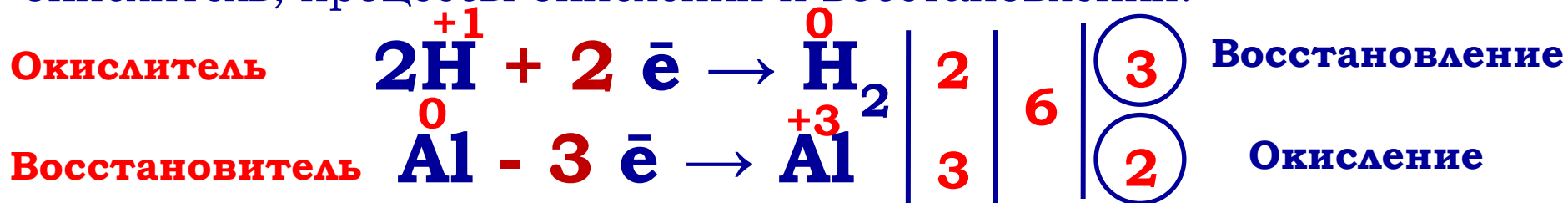
2. Подчеркнуть элементы, меняющие свою степень окисления.



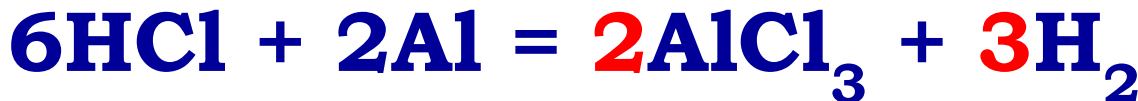
3. Выписать элементы, меняющие степень окисления, количество отданных и принятых электронов.



4. Составить баланс электронов, указать восстановитель, окислитель, процессы окисления и восстановления.



5. Расставить коэффициенты, сначала полученные, затем методом подбора.



Расставить коэффициенты, используя метод электронного баланса:



Домашнее задание:

Используя метод электронного баланса, преобразуйте схемы в уравнения реакций:

