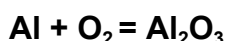


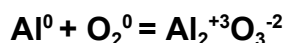
Тема: Окислительно-восстановительные реакции.

Домашнее задание: повторить параграфы № 1- 3, 5; выполнить задания.

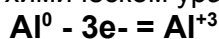
Пример. Определить окислитель и восстановитель в химической реакции:



1) Определяем степени окисления алюминия и кислорода, исходя из их валентности:

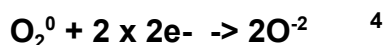
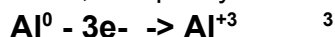


2) Составляем схему электронного баланса, поочередно выписываем алюминий и кислород, как они записаны в химическом уравнении:

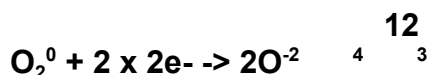


(у кислорода умножаем 2 электрона на 2 атома, потому, что формула O_2^0)

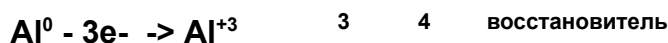
3) Справа записываем числа 3 и 4, которые указаны в схеме перехода электронов:



4) находим общее кратное к числам 3 и 4 - это 12; 12 делим поочередно на 3 и 4 и соответственно получаем:

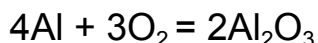


5) определяем окислитель и восстановитель:



(кто отдает электроны – восстановитель; кто принимает – окислитель)

6) уравниваем уравнение (ставим коэффициенты):



Выполнить задание! Определить окислитель и восстановитель в реакциях.

