

**Составление
уравнений
окислительно-
восстановительных
реакций**

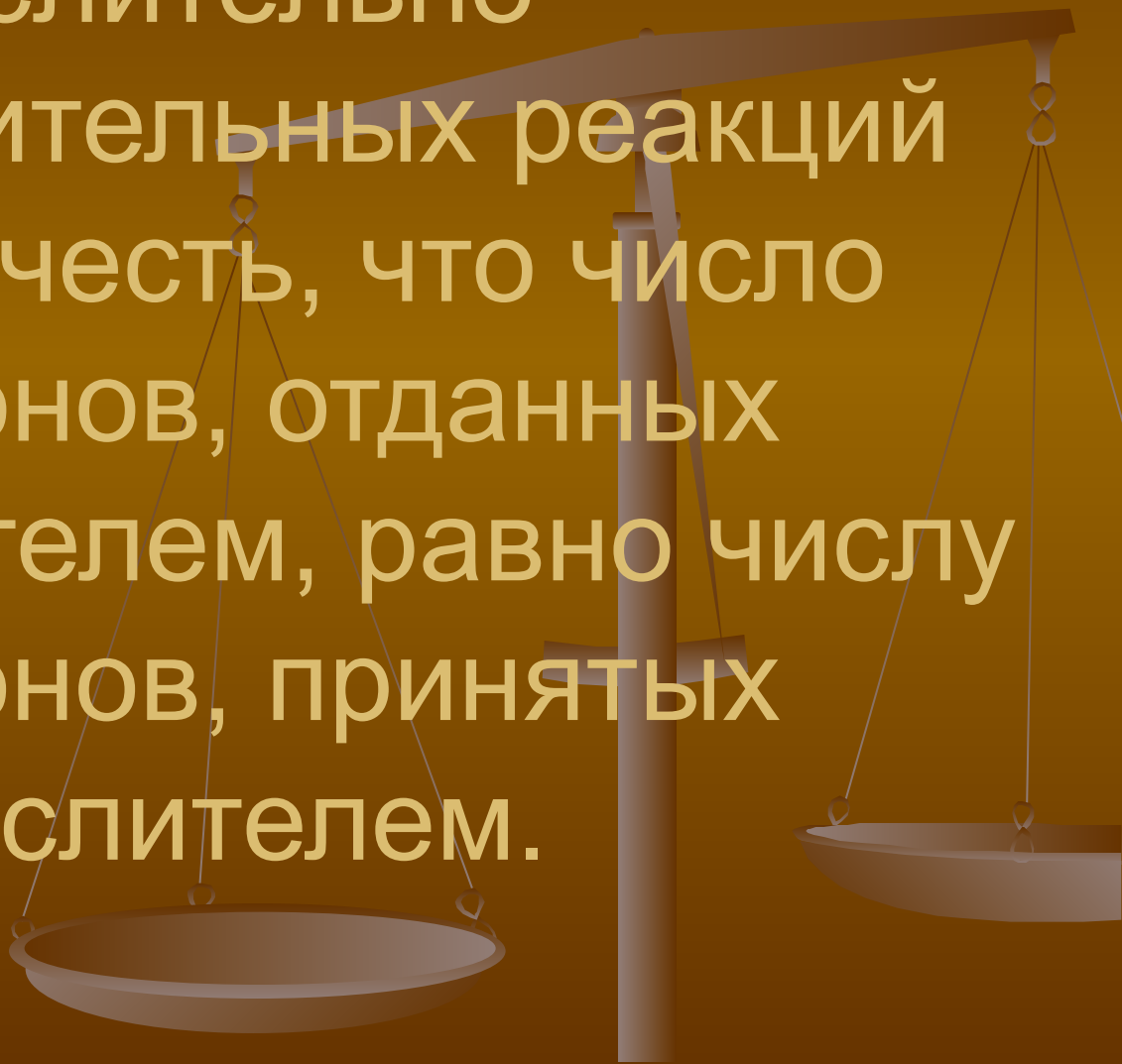


Окислительно– восстановительные реакции –

это реакции протекающие с
изменением степеней
окисления элементов.



При составлении уравнений окислительно-восстановительных реакций следует учесть, что число электронов, отданных восстановителем, равно числу электронов, принятых окислителем.



Метод электронного баланса



1. Составьте химическое уравнение



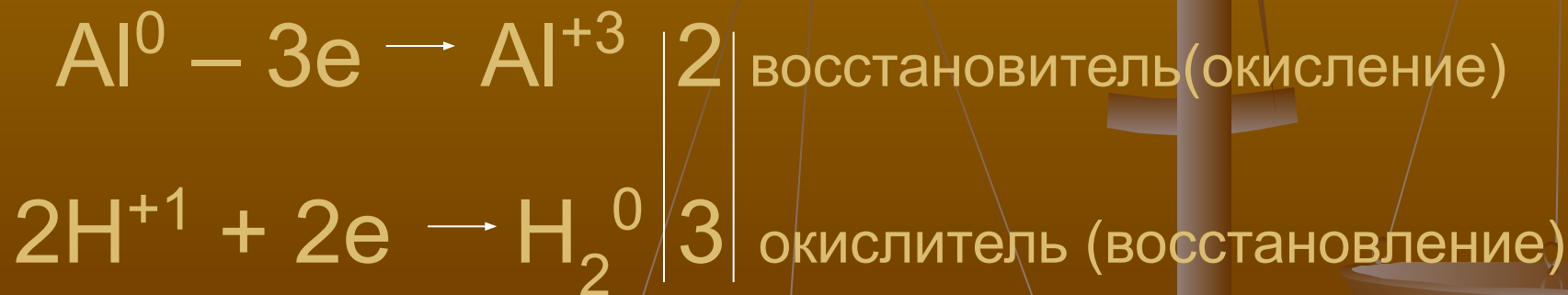
2. Определите и поставьте степени окисления всех элементов в формулах веществ в левой и правой частях уравнения:



3. Подчеркните знаки элементов, у которых степень окисления изменяется в процессе реакции:



4. Определите, сколько электронов
отдают или присоединяют
соответствующие атомы или ионы.
Составьте схему электронного
баланса



5. Составив электронный баланс, мы определим коэффициенты при окислителе и восстановителе. Расставим коэффициенты в уравнении реакции:

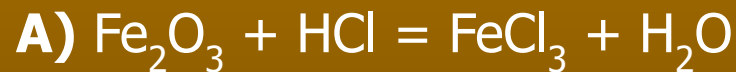


6. Проверьте, правильно ли расставлены коэффициенты с учетом общей суммы атомов кислорода.

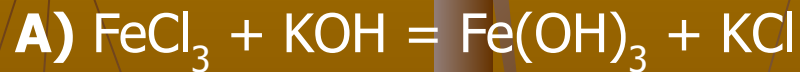


Попробуй сам

■ 1 вариант

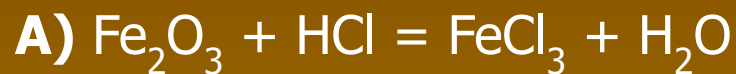


■ 2 вариант

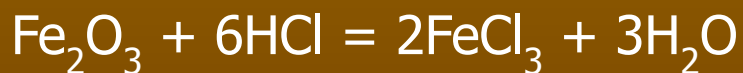


Проверь себя

■ 1 вариант



(не окислительно-восстановительное)



■ 2 вариант



(не окислительно-восстановительное)

