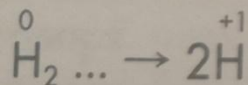
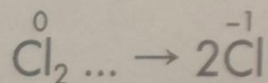
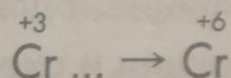
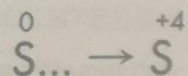


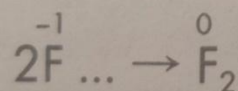
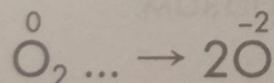
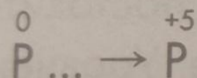
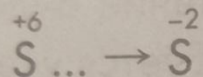
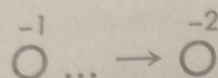
# Задание

7-36. В данных переходах определите число электронов, приобретаемых или отдаваемых элементом, укажите процесс (окисление или восстановление):

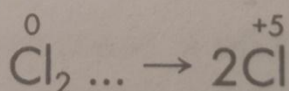
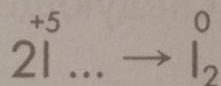
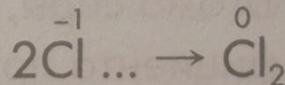
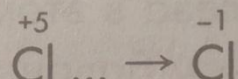
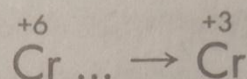
а)



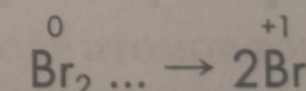
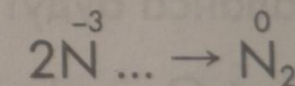
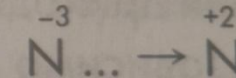
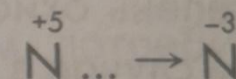
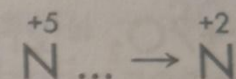
б)



в)



г)

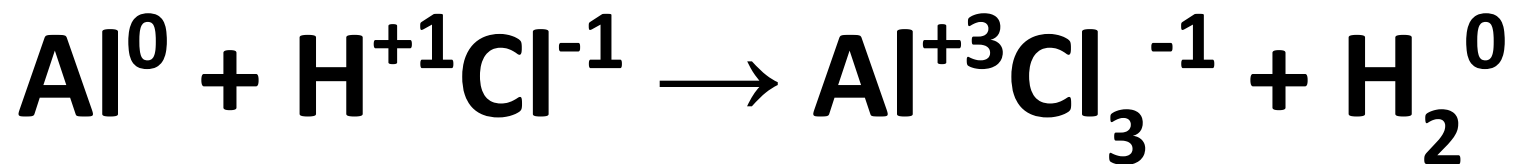


**!** Пункты А и Б – обязательны, В и Г - по желанию.

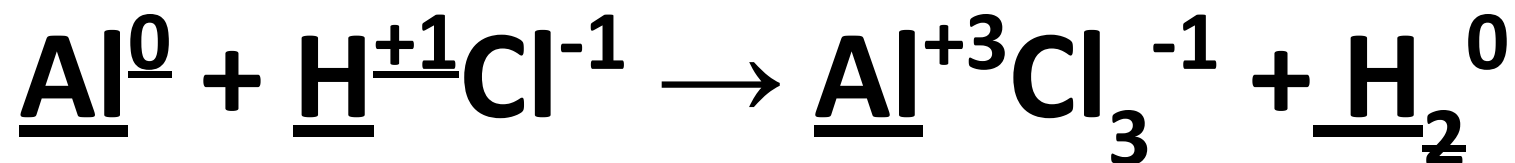
***Составление  
уравнений  
окислительно-  
восстановительных  
реакций***

**Алгоритм расстановки  
коэффициентов методом  
электронного баланса:**

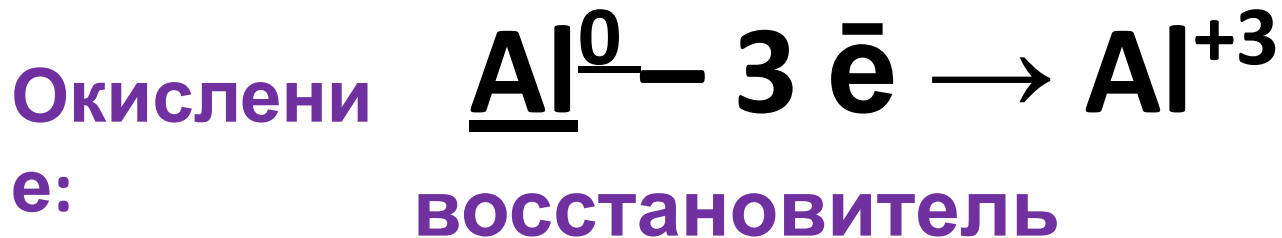
**1. Определить степени окисления элементов в реагентах и продуктах реакции.**



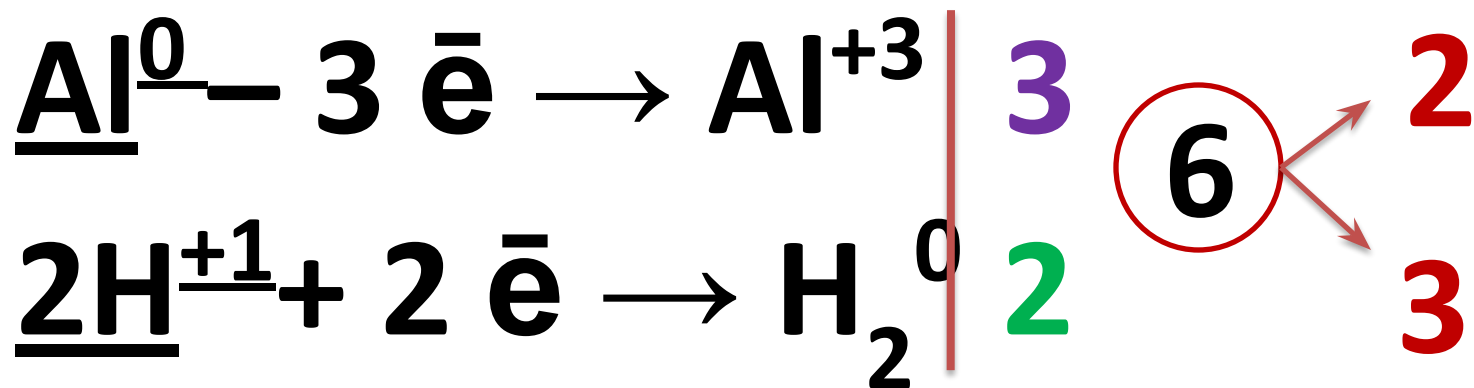
**2. Подчеркнуть элементы, степени окисления которых изменяются.**



### 3. Определить окислитель и восстановитель и записать процессы восстановления и окисления

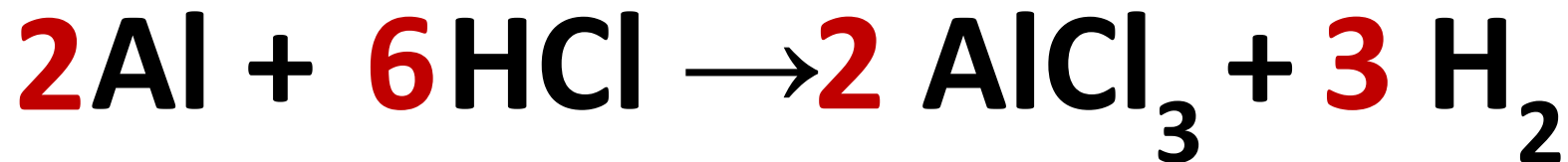


**4. Указываем число отданных и принятых электронов и находим наименьшее общее кратное.**



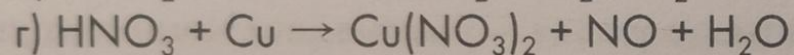
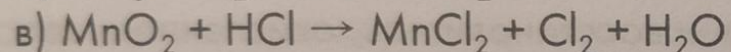
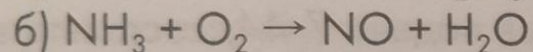
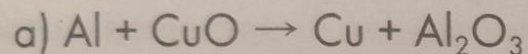
**Число  $\bar{e}$  отданных окислителем должно быть равно числу  $\bar{e}$  принятых окислителем!**

**5. Расставляем коэффициенты перед формулами окислителя и восстановителя.**



# Задание

7-38. По данным схемам составьте схемы электронного баланса и уравнения окислительно-восстановительных реакций:



**!** Пункты А и Б – обязательны, В и Г -  
желанию.