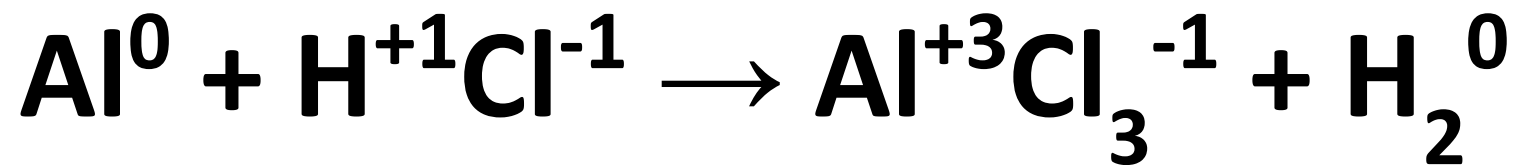
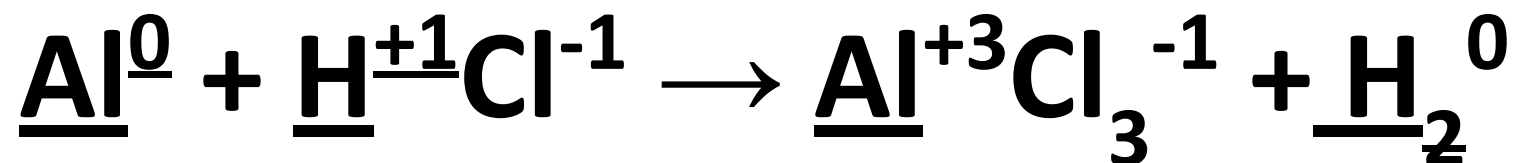


***Составление
уравнений
окислительно-
восстановительных
реакций***

- Алгоритм расстановки коэффициентов методом электронного баланса:
1. Определить степени окисления элементов в реагентах и продуктах реакции.



2. Подчеркнуть элементы, степени окисления которых изменяются.



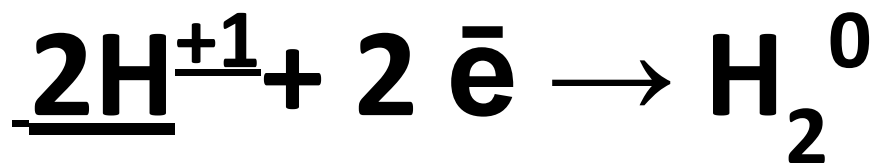
3. Определить окислитель и восстановитель и записать процессы восстановления и окисления

Окисление:
е:



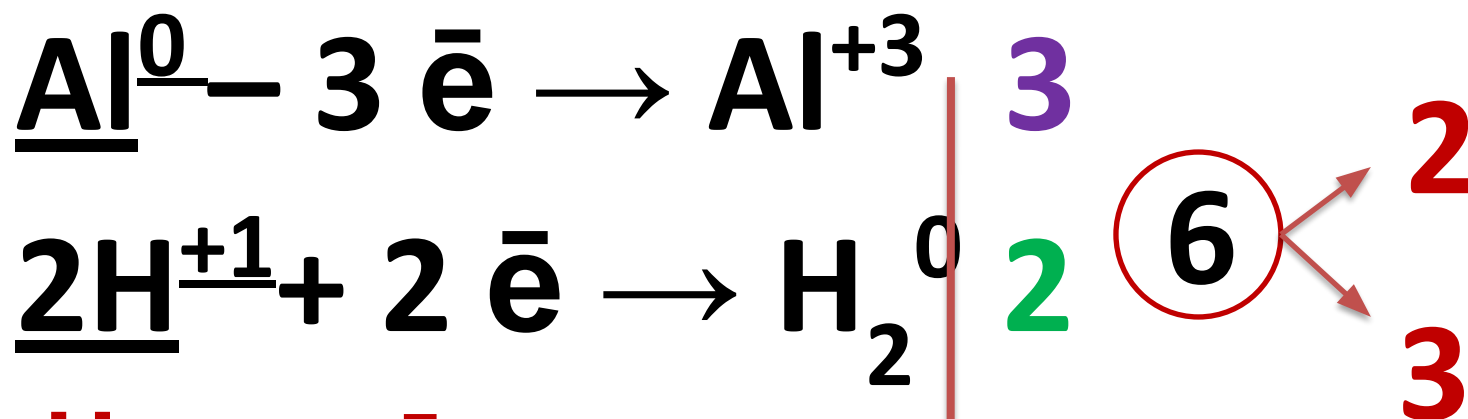
восстановитель

Восстановление:
е:



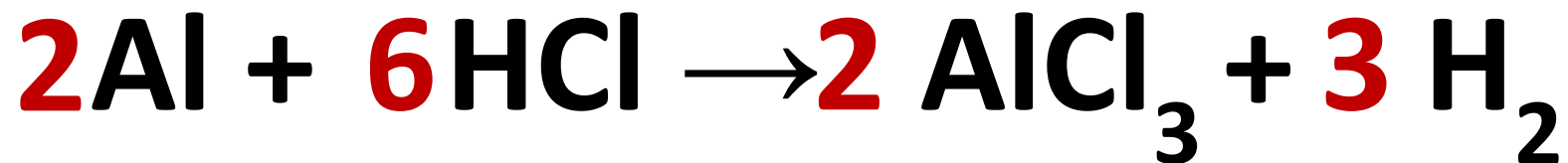
окислитель

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



Число \bar{e} отданных окислителем должно быть равно числу \bar{e}

5. Расставляем коэффициенты перед формулами окислителя и восстановителя.



Задание

7-38. По данным схемам составьте схемы электронного баланса и уравнения

окислительно-восстановительных реакций:

