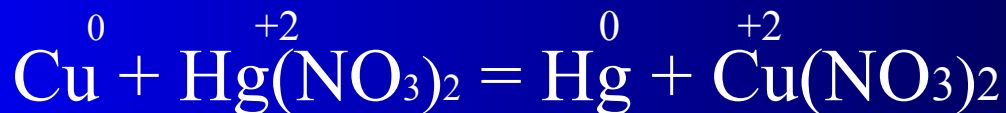


# «Окислительно- восстановительные реакции»

# Окислительно-восстановительные реакции.

Реакции, протекающие с изменением степеней окисления атомов, входящих в состав реагирующих веществ, называются окислительно-восстановительными.

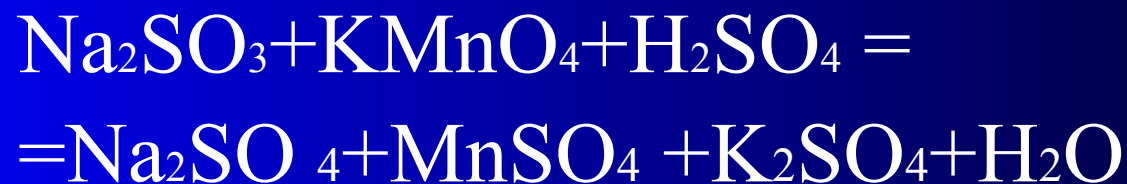


**Окисление**- процесс отдачи электронов. (С.О.↑)

**Восстановление**- процесс отдачи электронов (С.О.↓)

# Алгоритм записи метода электронного баланса.

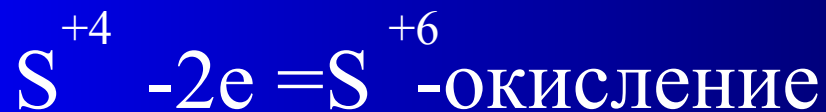
1. Составить схему реакции:



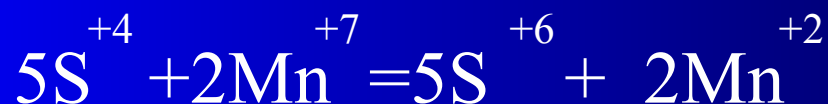
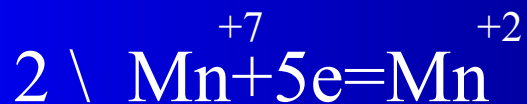
2. Определить атомы каких элементов  
изменяют степени окисления:



3. Составить электронные уравнения процессов окисления и восстановления:



4. Необходимо в электронных уравнениях подобрать такие коэффициенты, чтобы число электронов, которые отдает восстановитель (S), было равно числу электронов, которые присоединяет окислитель (Mn):



5. Перенести эти коэффициенты в схему реакции, затем подобрать коэффициенты перед формулами других веществ реакции:

