**Алгоритм составления уравнений ОВР методом электронного баланса.**

1. Записать схему реакции:

 H2 + O2 = H2O

2. Определить степень окисления атомов до и после реакции:

 Н20 + О20 = Н2+1О-2

3. Подчернуть знаки химических элементов, которые меняют степень окисления:

 **Н20** + **О20** = **Н2+1О-2**

4. Составить электронные уравнения (показать процесс отдачи и присоединения электронов), определить НОК:

 2Н0  - 2е- →2Н+, окисление 2

 2О0 + 4е-→2О-2, восстановление 1

5. Составить окончательное уравнение:

 2H2 + O2 = 2H2O