

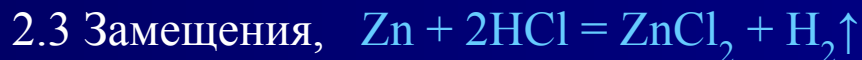
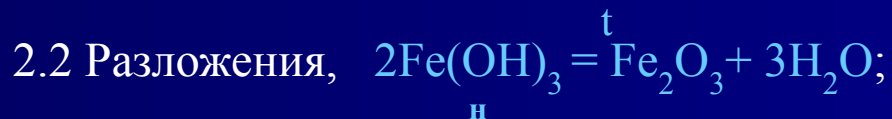
Окислительно- восстановительные реакции

Классификация химических реакций:

1. Направление.



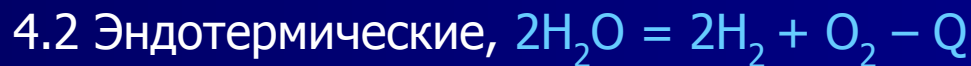
2. Число, состав исходных веществ и продуктов реакции.



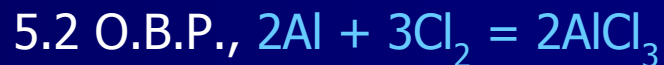
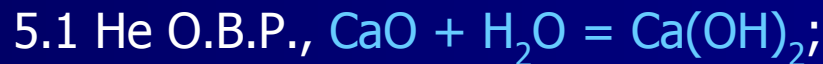
3. Использование катализатора.



4. Тепловой эффект.



5. Изменение степени окисления.



Метод электронного баланса

Алгоритм:

1. Расставить степени окисления;
 2. Выписать элементы, изменившие степень окисления и записать электронные процессы;
 3. Уточнить восстановитель(элемент, отдающий электроны), окислитель(элемент, принимающий электроны);
 4. Указать окисление(процесс отдачи электронов) и восстановление(процесс принятия электронов);
- Помни!!! Индекс из формул простых веществ вносится в баланс!!!
5. Уравнять число потерянных и принятых электронов через коэффициенты.

Электронные уравнения

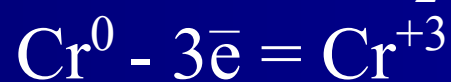
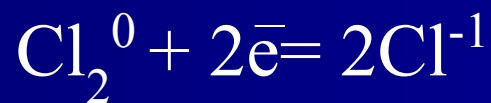
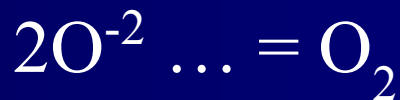
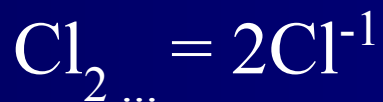


восстановитель



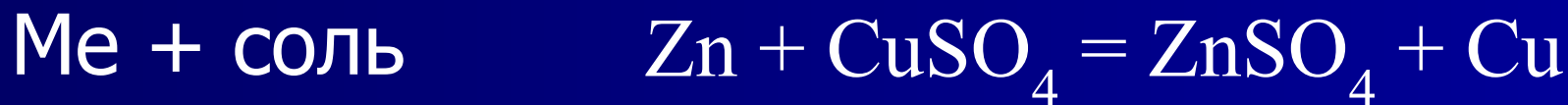
окислитель

Вставьте пропущенные знаки:



Укажите роль элемента в схемах

Запишите в общем виде О.В.Р. между веществами



Приведите примеры этих реакций и составьте электронный баланс для первой из них!