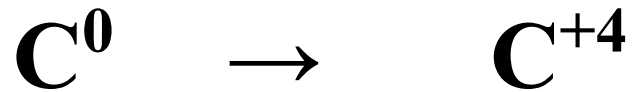
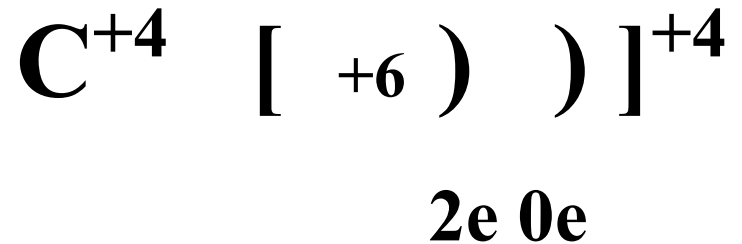
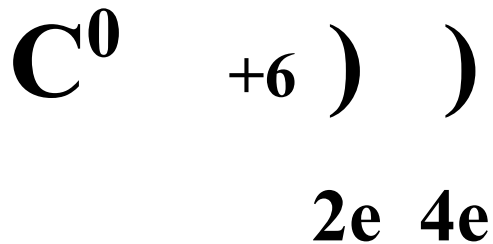


Тема урока: ОВР (...)



Строение атома

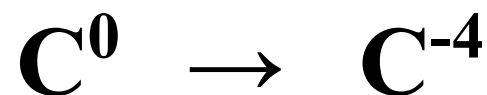
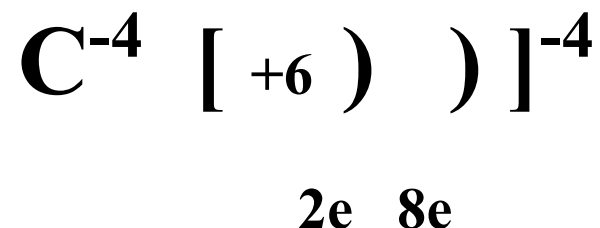
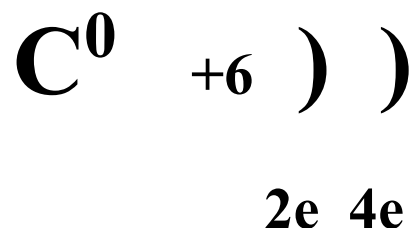


степень окисления увеличивается,

процесс называется **ОКИСЛЕНИЕМ**

C^0 - восстановитель

Строение атома

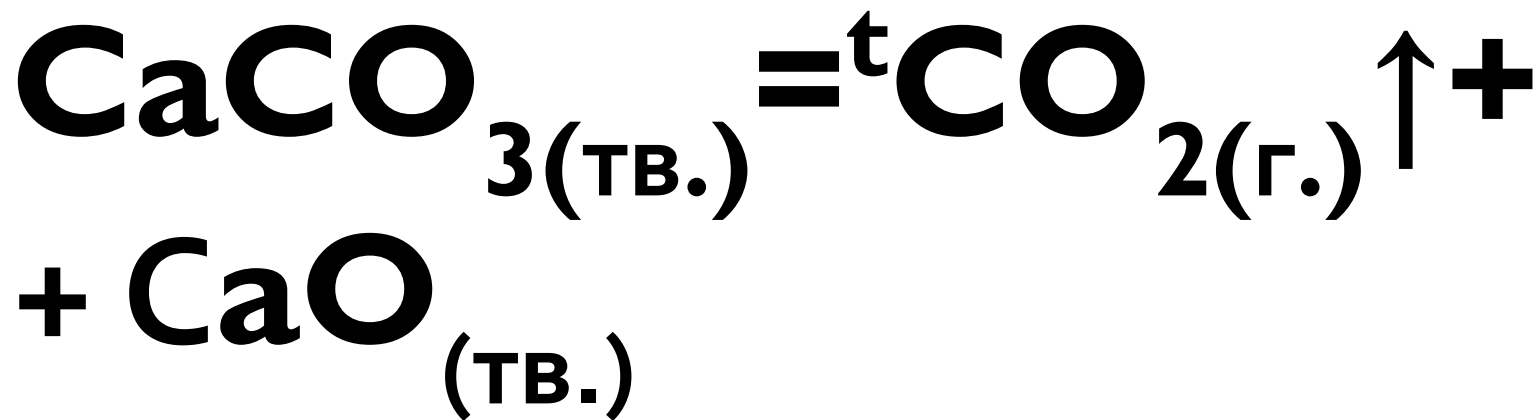
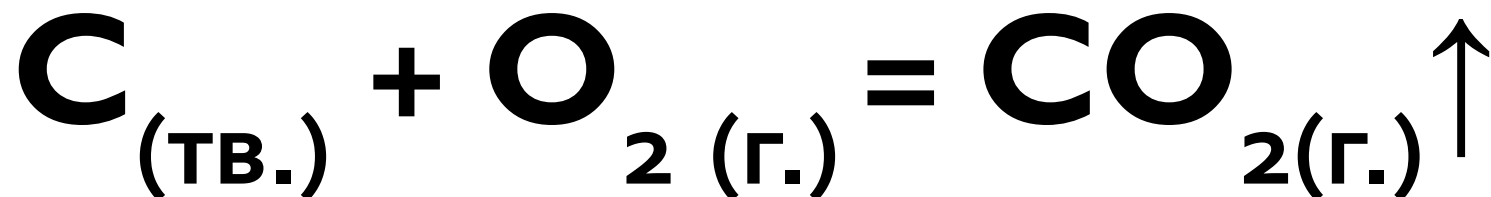


степень окисления уменьшается,

процесс называется **восстановлением.**

C^0 - окислитель

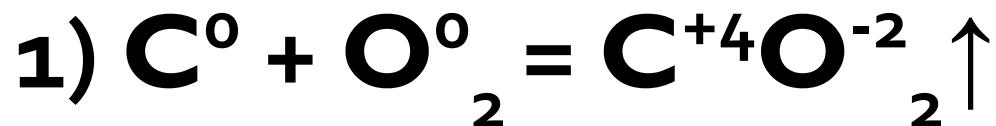
Химические реакции



Признак классификации химической реакции

1. По числу и составу реагирующих и образующихся веществ
2. По агрегатному состоянию веществ
3. По направлению
4. По использованию катализатора
5. По тепловому эффекту
6. По изменению степени окисления

Химические реакции



ОКИСЛИТЕЛЬНО-
ВОССТАНОВИТЕЛЬНАЯ РЕАКЦИЯ



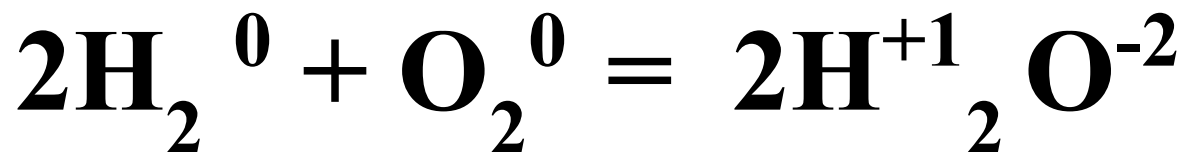
НЕ ОКИСЛИТЕЛЬНО-ВОССТАНОВИТЕЛЬНАЯ
РЕАКЦИЯ

Тема урока: ОВР (окислительно-восстановительные реакции)



Окислительно-

восстановительная реакция



окисления,

H_2^0 - **восстановитель**



восстановления,

O_2^0 – **окислитель**

Работа с терминами

- **Окислитель**
- **Восстановитель**
- **Окисление**
- **Восстановление**
- **Окислительно-восстановительная реакция**



Физкультминутка

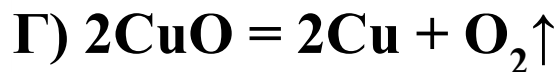
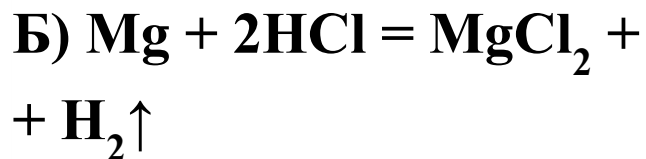


Тестовое задание

Задание № 1.

I вариант

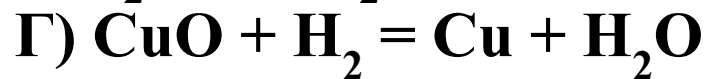
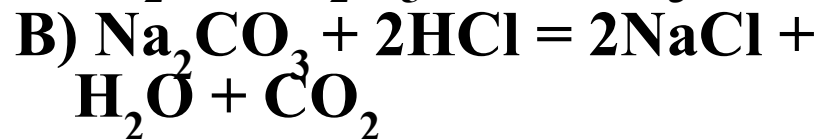
К окислительно-восстановительным реакциям не относится реакция, представленная схемой:



Задание № 1.

II вариант

К окислительно-восстановительным реакциям относится реакция, представленная схемой:



Тестовое задание

Задание № 2.

I вариант

В каком соединении
степени окисления
элементов равны **-3** и
+1



Задание № 2.

II вариант

В каком соединении
степени окисления
элементов равны **+3** и
-2



Тестовое задание

Задание № 3.

I вариант



отражает процесс:

- А) Окисления**
- Б) Восстановления**
- В) Нейтрализации**
- Г) Диссоциации**

Задание № 3.

II вариант



отражает процесс:

- А) Окисления**
- Б) Восстановления**
- В) Нейтрализации**
- Г) Диссоциации**

Тестовое задание

Задание № 4.

I вариант

Восстановительные свойства простых веществ, образованных элементами второго периода, с увеличением заряда ядра:

- А) Уменьшаются**
- Б) Усиливаются**
- В) Изменяются периодически**
- Г) Не изменяются**

Задание № 4.

II вариант

Окислительные свойства простых веществ, образованных элементами седьмой группы, главной подгруппы с увеличением заряда ядра:

- А) Уменьшаются**
- Б) Усиливаются**
- В) Изменяются периодически**
- Г) Не изменяются**

Отвeты на тестовое задание

I вариант

1 - В

2 - В

3 - А

4 - А

II вариант

1 - Г

2 - Б

3 - Б

4 - А

Домашнее задание

Учебник: § 43, стр.229-230

Работа с текстом