

Окислительно –
восстановительные
Реакции

Выполнила: Бригаденко Надежда
Александровна -учитель химии.

ЗАКРЕПЛЕНИЕ ИЗУЧЕННОГО МАТЕРИАЛА

**Выполним задание «
Найди родственников»**

Из перечня формул
составьте генетический
ряд.(вопросы...)

**Ca(OH)₂, Cl₂, HCl, Ca, P, CaCO₃,
NaOH, CaO, CO₂**

Решим...

Общий вывод:

Признаки которые характеризуют генетический ряд:

- 1. Вещества разных классов;*
- 2. Разные вещества образованные одним химическим элементом, т.е. представляют собой разные формы существования одного элемента;*
- 3. Разные вещества одного химического элемента связаны взаимопревращениями.*

Вспомним ...

1. Валентность.

2. Степень окисления.

3. Восстановитель.

4. Окислитель.

**5. Типы химических
реакций.**

Окислительно –
восстановительные
Реакции



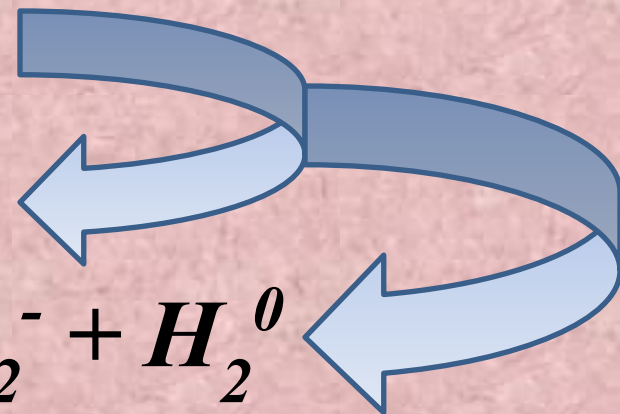
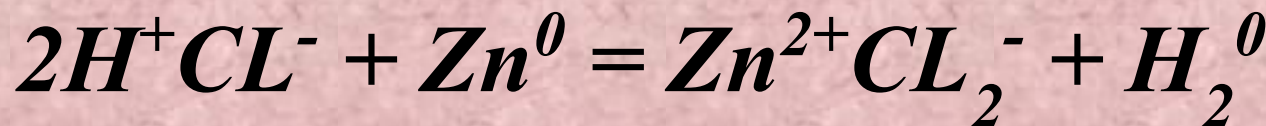
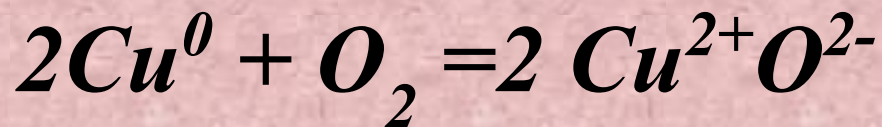
Выполнила: Бригаденко Надежда
Александровна .учитель химии.

Цель урока:

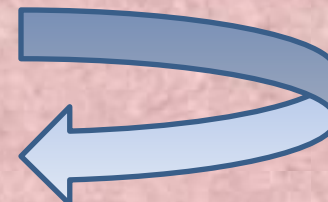
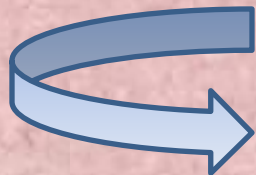
- 1. Сформировать понятие об окислительно-восстановительных реакциях.***
- 2. Научиться уравнивать записи ОВР методом электронного баланса.***

Реакции, в результате которых изменяются степени окисления атомов всех или некоторых элементов, входящих в состав реагирующих веществ, называются окислительно-восстановительными.

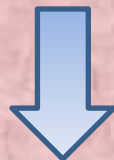
Пример:



Восстановитель-это вещество , в состав которого входит элемент, отдающий электроны



А процесс, который при этом происходит, называется процессом **окисления**



Степень окисления атома при этом повышается

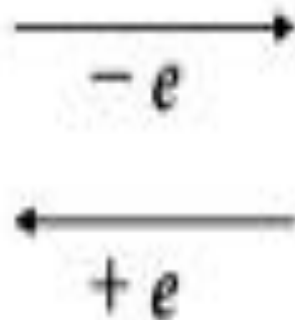
Окислитель-это вещество, в состав которого входит элемент, принимающий электроны



А процесс который при этом происходит называется процессом восстановления



Степень окисления атома при этом понижается



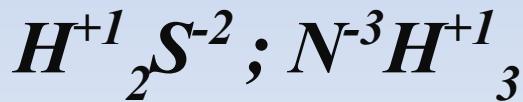
Восстановитель
повышает степень
окисления, $-e$,
окисление

Окислитель
понижает степень
окисления, $+e$,
восстановление

**Восстановителями могут
быть**



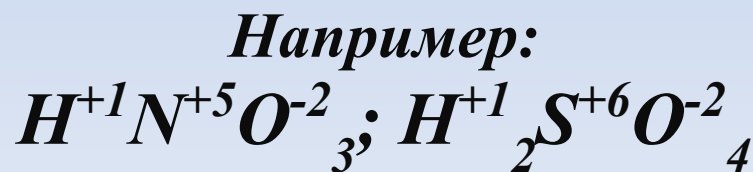
**Простые вещества-
металлы.
Сложные вещества -
восстановители, если
в их состав входит
атом элемента в
минимальной степени
окисления. Например:**



**Окислителями могут
быть**



**Простые вещества –
неметаллы - только
кислород и фтор
(кроме реакции кислорода
с фтором):
Сложные вещества-
окислители, если в их
состав входит атом
элемента в максимальной
степени окисления.**



Различают:

минимальную (низшую) степень окисления



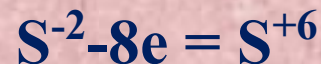
промежуточную степень окисления



максимальную (высшую) степень окисления

$S^{+6} \quad 2e^{-} \quad 8e^{-} \quad 0e^{-}$ в минимальной степени окисления, може

□Атом, находящийся *т* быть только восстановителем.



□Атом, находящийся в максимальной степени окисления, может быть только окислителем.



□Атом, находящийся в промежуточной степени окисления может быть как восстановителем, так и окислителем.



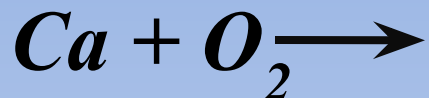
Закрепление ...

Итог

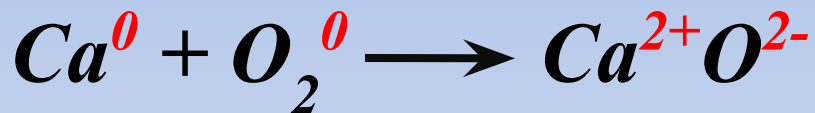
Д/З п.43 до стр.232
Стр.235 №1,3.

План составления окислительно - восстановительной реакции

1. Записываем схему химической реакции



2. Расставляем степени окисления атомов,
участвующих в химической реакции



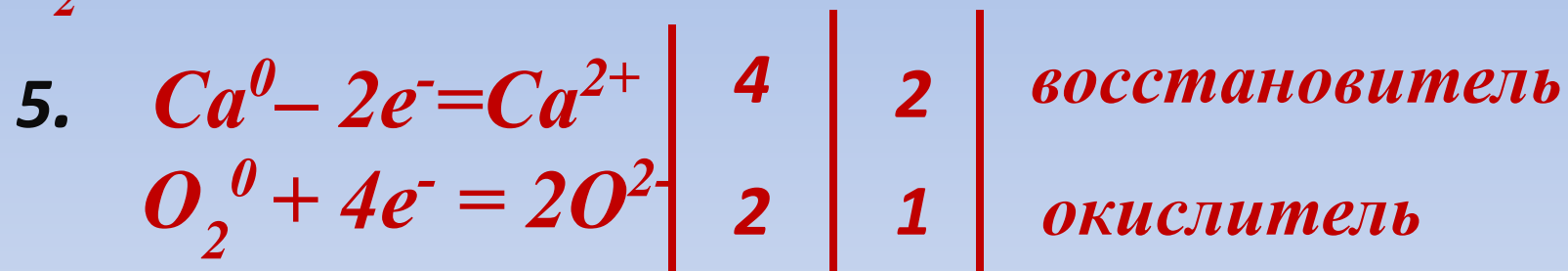
3. Находим атомы, которые изменяют свою
степень окисления



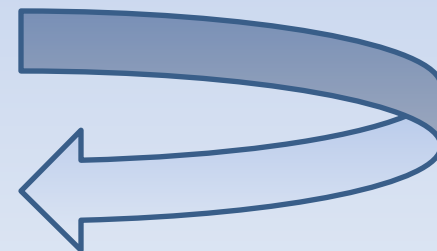
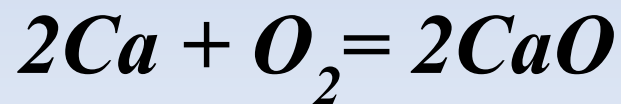
Далее



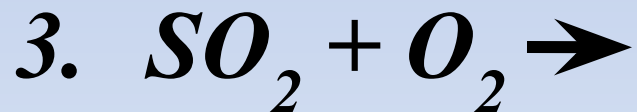
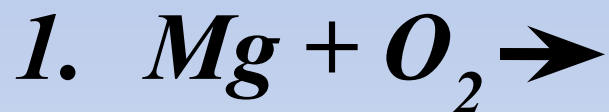
4. Составляем электронный баланс, записывая процесс отдачи и присоединения электронов



6. Расставляем цифры, полученные в электронном балансе в химическое уравнение



*Используя метод электронного
баланса, допишите схемы и
составьте уравнения,
расставив коэффициенты*



Д/З п.43
Стр.236 №7.