

Окислительно- восстановительные реакции

Учитель: Крутто Любовь Семеновна
ЛИКТ 590

Цели и задачи урока:

- Дать определение данному типу реакций
- Показать алгоритм записи о-в реакции
- Дать понятия процессов окисления и восстановления
- Дать классификацию о-в реакциям
- Закрепить изученный материал

Содержание

- Роль ОВР в современном мире
- Основные понятия
- Расчет степени окисления
- Творческое задание
- Домашнее задание
- Сочиняют дети

Роль ОВР в современном мире



Основные понятия

- окислительно-восстановительная реакция
- степень окисления
- окислитель
- восстановитель
- процесс окисления-восстановления

Расчет степени окисления

Следует запомнить:

1. Степени окисления атомов в простых веществах равны нулю: Na^0 ; H_2^0

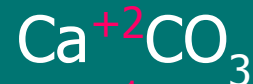
2. Алгебраическая сумма степеней окисления всех атомов, входящих в состав молекулы, всегда равна нулю

3. Постоянную степень окисления в сложных веществах имеют атомы:

-щелочных металлов (+1)



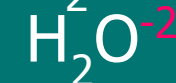
-щелочноземельных металлов (+2)



-водорода (+1)



-кислорода (-2)



Расчет степени окисления

1. Для веществ из двух элементов:

-поставить постоянную степень окисления CO^{-2}

-рассчитать степень окисления другого элемента:

сумма степеней окисления должна быть равна 0,

поэтому степень окисления атома С также будет равна 2,
но иметь противоположный знак, т.е. +

-поставить вторую степень окисления $\text{C}^{+2}\text{O}^{-2}$

-выполнить упражнения:

определить степени окисления элементов в следующих
веществах



Расчет степени окисления

2. Для веществ из трех и более элементов:

-поставить постоянные степени окисления



-рассчитать степень окисления марганца

сумма положительных степеней окисления равна 1

сумма отрицательных степеней окисления равна 8

так как эти суммы должны быть равны, то на атом марганца приходится 7 положительных СО

-поставить рассчитанную степень окисления



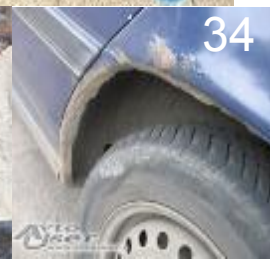
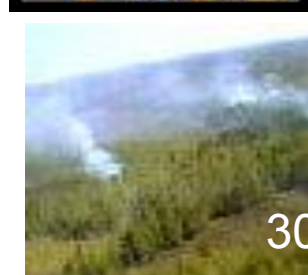
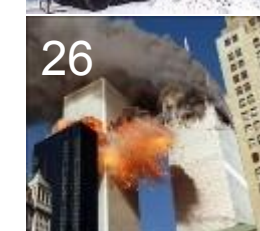
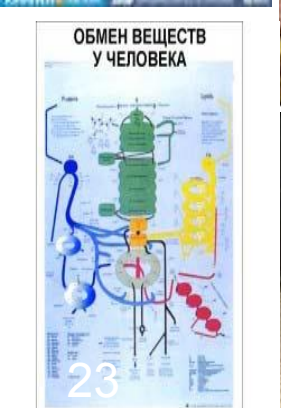
-выполнить упражнения:

определить степени окисления элементов в следующих веществах



Творческое задание: ОВР в технике и жизни

- **Задание для двух команд:**
- Внимательно изучить представленную на слайде информацию, показывающую процессы и предметы, в которых или с помощью которых могут протекать окислительно-восстановительные реакции в природе или в технике.
- Используя текстовый вариант схемы и форму для заполнения, следует:
 - отнести каждый пронумерованный фрагмент рисунка к определенному типу ОВР (фотосинтез, сгорание топлива...)
 - охарактеризовать этот тип (приносит пользу, приносит вред, или то и другое)
 - написать известные ОВ-реакции
 - сделать вывод о преобладающем типе ОВР
 - сделать выводы о преобладании пользы или вреда от ОВР.



Домашнее задание

1. §57,59,61 – учебника 8 класса

№10.40-10.42 , Хомченко И.Г.

«Сборник задач и упражнений по химии»

2. Тренировочные задания размещены по адресу:

http://wiki.lik590.ru/doku.php/lik:ximija:krutto_1.s

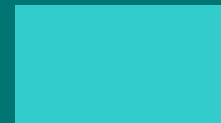
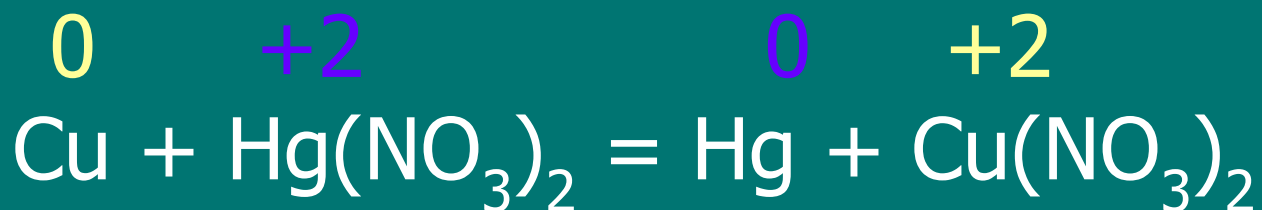
Выполнить задания по разделу ОВР, прислать
ответы по адресу: otmetka590@yandex.ru

Сочиняют дети....

**Окислитель, как отъявленный
злодей,
Как пират, бандит, агрессор,
Бармалей,
Отнимает электроны - и ОК!
Потерпев урон, восстановитель
Восклицает: "Вот я! Помогите!
Электроны мне мои верните!"
Но никто ему не помогает
И тем более ущерб не возмещает.**

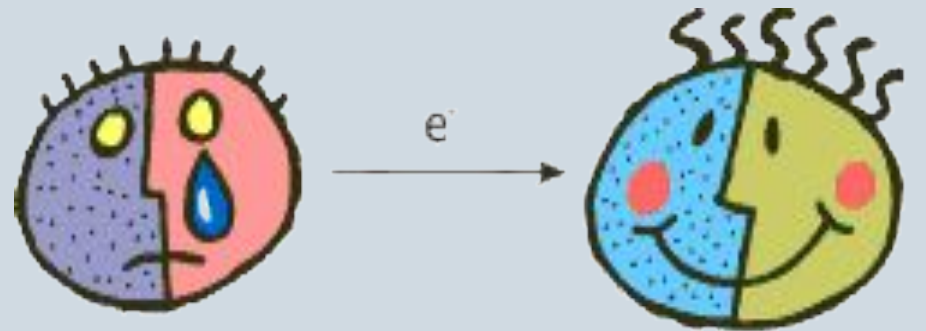
Окислительно-восстановительные реакции

Реакции, протекающие с изменением степени окисления, называются окислительно-восстановительными реакциями.



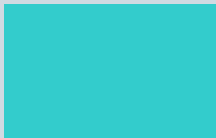
Степень окисления (СО)

Степень окисления – это условный заряд атома в соединении, вычисленный исходя из предположения, что соединение состоит только из ионов.



Восстановитель
повышает СО
- e^-
окисление

Окислитель
понижает СО
+ e^-
восстановление



Окислитель

-Частица (атом, ион), которая в ходе окислительно-восстановительного процесса принимает электроны называется окислителем

-Простые вещества - неметаллы обладают большими окислительными свойствами, чем металлы

-Типичные окислители

Типичные окислители

К ним относятся многие

сложные и

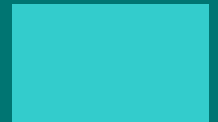


простые вещества



Восстановитель

- Частица (атом, ион), которая в ходе окислительно-восстановительного процесса отдает электроны, называется восстановителем
- Типичные восстановители



Типичные восстановители

К ним также относятся

простые

и

сложные вещества

H_2 ,

KI,

C (графит),

HCl (конц.),

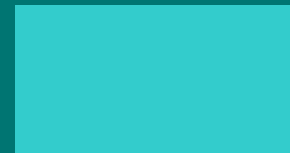
Zn,

H_2S ,

Al,

CO и др.

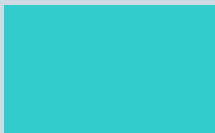
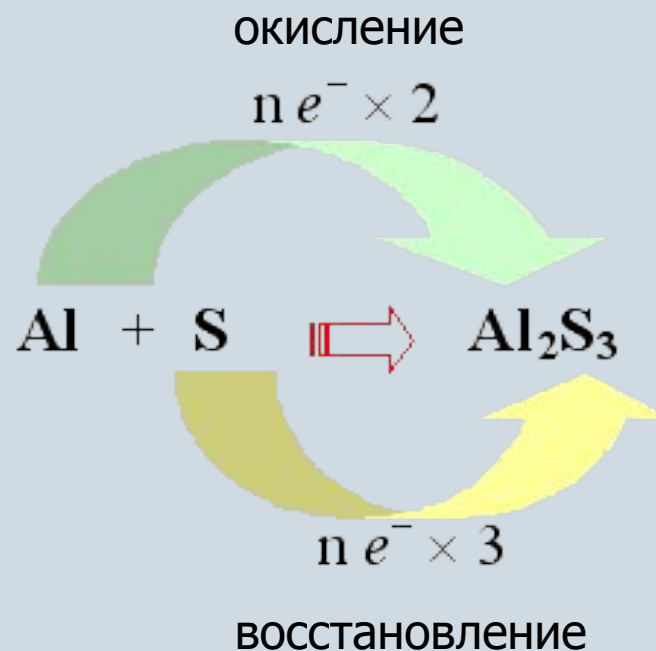
Ca,



Окисление-восстановление

Окислением называется процесс отдачи атомом, молекулой или ионом электронов. Степень окисления при этом повышается

Восстановлением называется процесс присоединения электронов атомом, молекулой или ионом. Степень окисления при этом понижается.



Окисление-процесс отдачи электронов



При окислении степень окисления элемента повышается, а элемент является восстановителем

Восстановление – процесс присоединения электронов



При восстановлении степень окисления элемента понижается, а элемент является окислителем.

