



Степень окисления



Задание № 1.

- Определить тип химической связи в молекулах:





Степень окисления.

- ***Степень окисления*** - это условный заряд атомов химического элемента, вычисленный из предположения, что вещество состоит только из ионов.



Правила для определения степени окисления.





Нулевая степень окисления.

- Степень окисления **простых веществ** и **свободных атомов** всегда равна нулю (0):





Отрицательная степень окисления

- Отрицательное значение СО имеют те атомы, которые приняли электроны от других атомов или к которым смещены общие электронные пары, т.е. атомы более электроотрицательных элементов.
- Степень окисления фтора (F) всегда равна **-1**



Отрицательная степень окисления.

- У атома **кислорода (O)** степень окисления равна **-2**, кроме соединений со фтором **(+2)**

+2 -1



и в пероксидах **(-1)**

-1





Положительная степень окисления.

- У **металлов** степень окисления всегда **положительна** и равна номеру группы (для металлов главных подгрупп).

1) У металлов I группы $\text{C.O.} = +1$

2) У металлов II группы $\text{C.O.} = +2$

3) У металлов III группы $\text{C.O.} = +3$



Положительная степень окисления.

- У атома **водорода** степень окисления равна **+1**

+1 -2



Кроме соединений с **металлами (-1)**:

+1 -1





Задание 1: Определить степень окисления в соединениях K_2O , AlH_3 , CaF_2

+1 -2



+3 -1

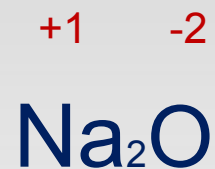


+2 -1





Суммарная степень окисления в молекуле всегда равна 0





Бинарные соединения.

- **Бинарные соединения** – это соединения, состоящие из двух химических элементов.





Бинарные соединения.

- На первом месте всегда записывается элемент с положительной степенью окисления, а на втором - с отрицательной.





Названия бинарных соединений.

- На первом месте в названии бинарного соединения записывается латинское название элемента с отрицательной степенью окисления с суффиксом **-ид**, а затем название элемента с положительной степенью окисления в родительном падеже.



Названия бинарных соединений.

Названия элементов с отрицательной степенью окисления:

- Cl - хлорид
- O - оксид
- H - гидрид
- S - сульфид
- N - нитрид
- P - фосфид
- C - карбид
- Br - бромид



Задание 2: назвать бинарные соединения, формулы которых даны.

+1 -1

NaCl - Хлорид натрия

+2 -1

SCl₂ - Хлорид серы (II)

Численное значение степени окисления для элементов с переменной степенью окисления.

+2 -2

CuO – Оксид меди (II)

+1 -2

Cu₂O - Оксид меди (I)



Составление формул бинарных соединений по названию.

оксид углерода (IV).

1) Записать символы химических элементов образующих соединение:

CO



Составление формул бинарных соединений по названию.

оксид углерода (IV).

2) Над атомами химических элементов в соединении проставить их степени окисления (в скобках указана переменная степень окисления элемента – она положительна):





Составление формул бинарных соединений по названию.

3) Найти наименьшее общее кратное между значениями степеней окисления:





Составление формул бинарных соединений по названию.

4) Определить индексы, разделив НОК на значения степеней окисления каждого элемента.



CO₂ - оксид углерода (IV)



Задание 3: Составить формулы веществ по названиям.

- Сульфид лития - Li_2S
- Оксид серы (IV) - SO_2
- Оксид азота (V) – N_2O_5
- Оксид железа (III) - Fe_2O_3



Домашнее задание:

- § 17

Стр 90-91

№ 2 (а, б, в)

№ 3

№ 6



Источники материалов.

- Габриелян О.С., Воскобойникова Н.П., Яшукова А.В. Настольная книга учителя химии. 8 класс. Дрофа, 2002 г.
- Габриелян О.С. Химия 8 класс. Учебник для общеобразовательных учреждений.
- Ким Е.П. Химия. 8 класс. Тесты: В 2 ч. – Саратов: Лицей, 2011. – Ч.1.