

Оксиды и их свойства

Оксиды - сложные соединения, состоящие из двух химических элементов, один из которых - кислород в степени окисления **-2**.



- общая формула оксидов

Названия оксида

А) По международной номенклатуре:

Название оксида =

«Оксид» + название элемента в родительном падеже + степень окисления

Например: Na_2O – оксид натрия
 P_2O_5 – оксид фосфора (V)

Б) Тривиальные названия:

NO – окись азота

N₂O – закись азота

CO₂ – углекислый газ

CO – угарный газ

CaO – негашеная известь

Распространение в природе

SiO₂ – кварцевый песок, кремнезём

Al₂O₃·2SiO₂·2H₂O – белая глина

H₂O – вода, оксид водорода

Классификация оксидов.

1) По агрегатному состоянию:

Твердые (**Pb₃O₄**, **SiO₂**, **Cr₂O₃**)

Жидкие (**H₂O**)

Газообразные (**CO₂**, **CO**)

2) По составу:

Основные - оксиды металлов, если у Me валентность **I** или **II**



Кислотные - оксиды неметаллов, если у неMe валентность от **IV** и более



Амфотерные - Al_2O_3 , ZnO

Безразличные (несолеобразующие)
- N_2O , NO , CO

Задание.

Выпишите из приведенного ниже перечня формул в два столбика формулы оксидов металлов и оксидов неметаллов и дайте им названия.



Домашнее задание:

- §19