Тема урока: «Бинарные соединения – оксиды и летучие водородные соединения.»

Химия, 8 класс

$18 с-91-98

Учитель химии: Глазова

Бинарные соединения –

сложные вещества состоящие из **двух** химических элементов

Оксиды – это сложные вещества, состоящие из двух элементов , один из которых кислород со степенью окисления «- 2»

Номенклатура оксидов

Название оксида = оксид + Название элемента в родительном падеже + (С.о. римскими цифрами)

CO – **моно**оксид углерода или оксид углерода (||), угарный газ

CO_2 - **ди**оксид углерода или оксид углерода(|V), углекислый газ

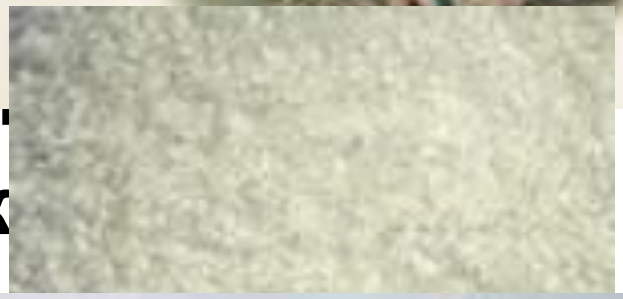
Сам/раб. дайте названия оксидам: PbO , SiO_2 , As_2O_3 , SO_2 , K_2O , FeO , Fe_2O_3

Оксиды в природ

CuO – оксид меди

Al_2O_3- оксид алюминия

SiO_2 –диоксид кремния(песо



Fe_3O_4 – магнитный железняк

H_2O- вода

CO – угарный газ

CO_2 - углекислый газ

Агрегатное состояние оксидов

в обычных условиях

Твёрдое

CuO

Al_2O_3

SiO_2

Fe_3O_4

Жидкое

H_2O

Газообразное

CO

CO_2

H_2O

3\4 планеты
климат
80% массы клетки
Тело человека на 2\3 вода
Бытовые нужды

Диоксид углерода
CO_2

- Работа по учебнику с 94-95.
- Объём CO_2 в воздухе, в морях и океанах?
- Процесс образования CO_2
- Физические свойства?
- Применение.

Самостоятельная работа с.97 зад 1

Оксиды металлы	Оксиды неметаллов
Na_2O - оксид натрия CuO – оксид меди два Fe_2O_3 - оксид железа три Cu_2O – оксид меди	N_2O_5 – оксид азота SO_2 – диоксид серы Cl_2O_7 – оксид хлора P_2O_5 – оксид фосфора

Гидриды и летучие водородные соединения

гидриды

Металлов

Твёрдые, нелетучие и тугоплавкие, ионная связь

#: NaH, CaH_2

Неметаллов

Летучие вещества, газы хорошо растворимые в воде. + вода #: HCl – хлорводород,

H_3N – аммиак-нашатырный спирт (обычно записывается $-NH_3$)

Задача:

- Какой объём займут 66 мг оксида углерода (4) при н.у.? Какому количеству вещества соответствует масса? Сколько молекул CO_2 содержится в этом объёме? Сколько атомов каждого элемента содержится в данном объёме?

Дано : $m(CO_2)$ – 66 мг

Найти: $V(CO_2)$ - ?, $N(CO_2)$ - ? ,

$N(C)$ - ?, $N(O_2)$ - ?

Домашнее задание :

с 91-98, $ 18, упр. 4,5.