

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



Химия, 8 класс

\$18 с-91-98

5klass.net

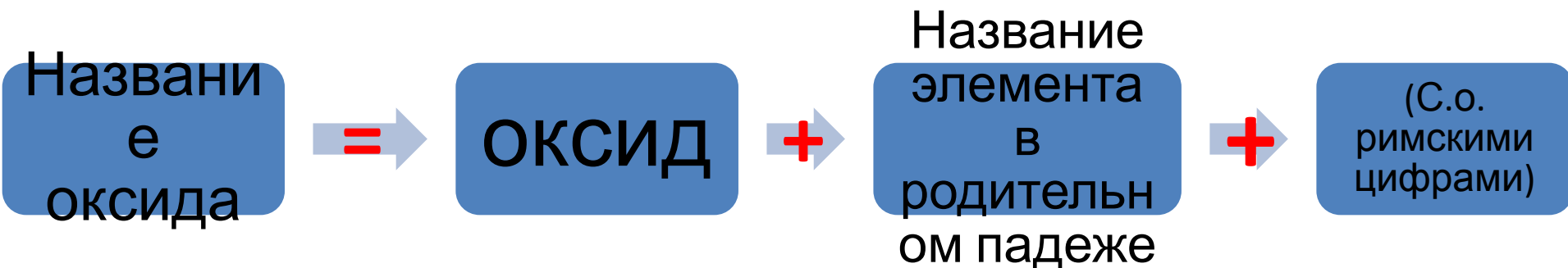
Учитель химии: Глазова

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



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

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

Сам/раб. дайте названия оксидам: PbO ,

SiO_2 , As_2O_3 , SO_2 , K_2O , FeO , Fe_2O_3

Оксиды в природе

CuO – оксид меди

Al_2O_3 – оксид алюминия

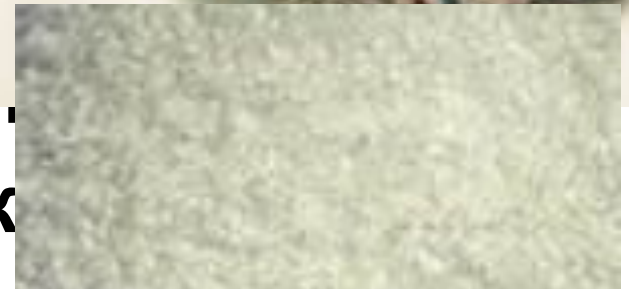
SiO_2 – диоксид кремния (песок)

Fe_3O_4 – магнитный железняк

H_2O – вода

CO – угарный газ

CO_2 – углекислый газ



Агрегатное состояние оксидов

в обычных условиях



Твёрдое

CuO

Al₂O₃

SiO₂

Fe₃O₄

Жидко

е

H₂O

Газообразн

ое

CO

CO₂

H₂O

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

Диоксид углерода



- 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
<p>Na_2O - оксид натрия</p> <p>CuO – оксид меди</p> <p>два</p> <p>Fe_2O_3 - оксид железа</p> <p>три</p> <p>Cu_2O – оксид меди</p>	<p>N_2O_5 – оксид азота</p> <p>SO_2 – диоксид серы</p> <p>Cl_2O_7 – оксид хлора</p> <p>P_2O_5 – оксид фосфора</p>

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 –
хлороводород,
 N_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 : $m(\text{CO}_2)$ – 66 мг

Найти: $V(\text{CO}_2)$ - ?, $N(\text{CO}_2)$ - ? ,

$N(\text{C})$ - ?, $N(\text{O}_2)$ - ?

Домашнее задание :
с 91-98, § 18, упр. 4,5.