

8 класс Валентность. 2 урок

8 класс

Мозговой штурм

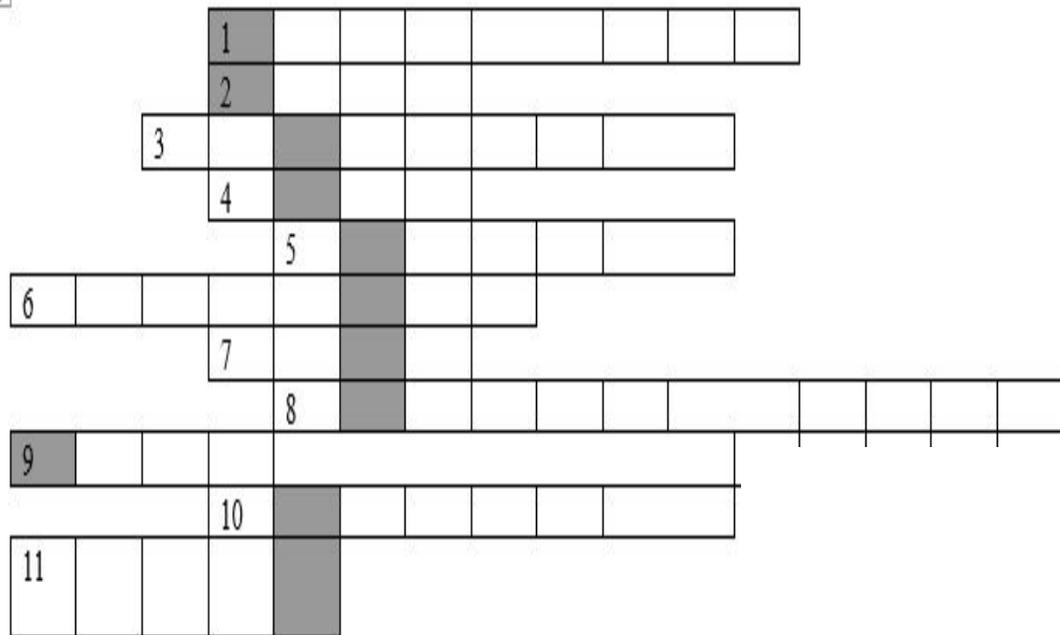


РЕШИТЬ КРОССВОРД

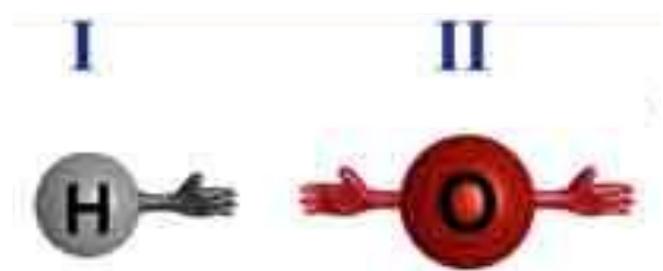
Записать слова-ответы в тетрадь



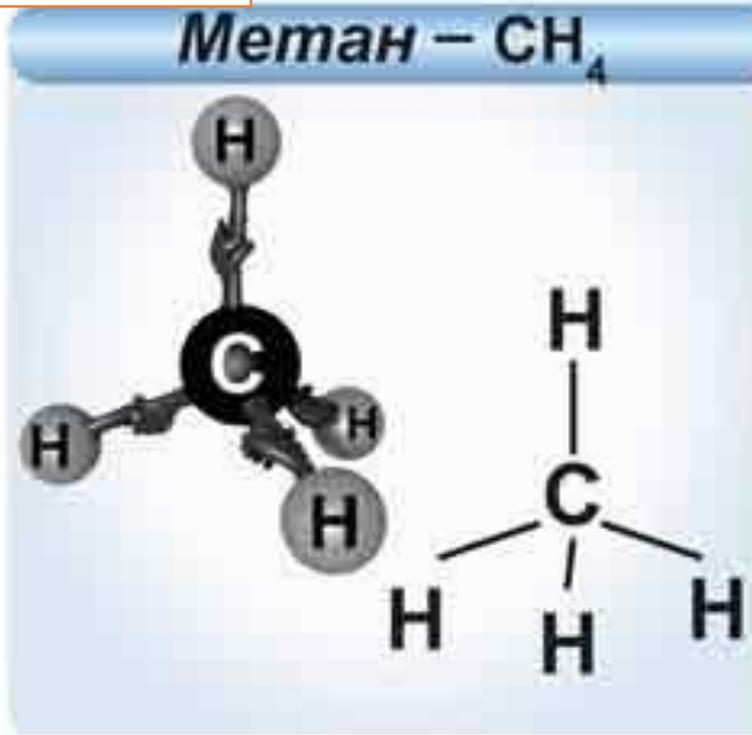
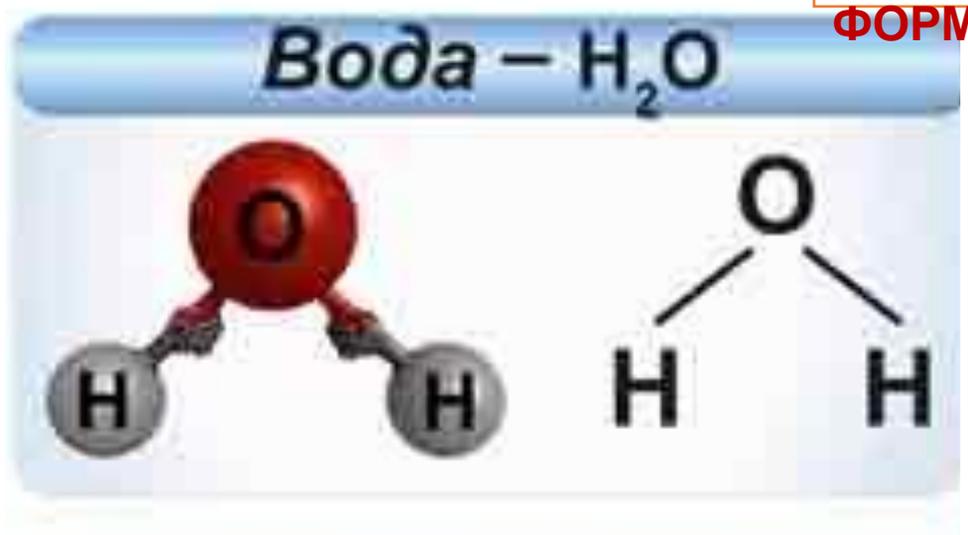
Кроссворд



- 1) То из чего состоят предметы.
- 2) Мельчайшая неделимая частица вещества.
- 3) Частица вещества, имеющая такие же свойства, что и это вещество.
- 4) Относительная атомная масса какого химического элемента равна 64.
- 5) Число, показывающее количество атомов в формуле химического вещества.
- 6) Как произносится химический элемент, символ которого Ag.
- 7) Какой химический элемент имеет химический знак Zn.
- 8) Какое название носит число, стоящее перед химической формулой.
- 9) Относительная атомная масса какого химического элемента равна 32.
- 10) Ag – это относительная ... масса.
- 11) Название какого химического элемента произносится как гидраргирум



МОЛЕКУЛЯРНАЯ
ФОРМУЛА



Структурная
формула

Определите валентность элементов в веществах

SiH_4 , CrO_3 , H_2S , CO_2 , CO , SO_3 , SO_2 , Fe_2O_3 ,

FeO , HCl , HBr , Cl_2O_5 , Cl_2O_7 , PH_3 , K_2O ,

Al_2O_3 , P_2O_5 , NO_2 , N_2O_5 , Cr_2O_3 , SiO_2 , B_2O_3 ,

SiH_4 , Mn_2O_7 , MnO , CuO , N_2O_3

***Задание 2: составить формулы
веществ по известным валентностям
элементов***



- Что общего у всех этих формул?

**CrO₃, K₂S, CO₂, CO, SO₃,
SO₂, Fe₂O₃, FeO, NaCl,
Cl₂O₅, K₂O, CuCl₂**

Бинарные соединения

Бинарные соединения

- **сложные вещества, состоящие из двух химических элементов**

Чем отличаются?

CrO_3 , K_2S , CO_2 , CO , SO_3 ,
 SO_2 , Fe_2O_3 , FeO , NaCl ,
 Cl_2O_5 , K_2O , CuCl_2

Названия бинарных соединений



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

? Сколько классов записано формулам и

Составьте формулы названных в тексте оксидов:

- «В земной коре – литосфере – находятся оксид алюминия (входит в состав глины), оксид кремния (IV) (песок), оксид железа (III) (содержится в красном железняке). Водная оболочка Земли – гидросфера – это оксид водорода. В воздухе есть оксид углерода (IV) (углекислый газ). В результате хозяйственной деятельности человека образуются вещества, загрязняющую атмосферу: оксид углерода (II) (угарный газ), оксид серы (IV) (сернистый газ), оксид азота (II) и оксид азота (IV)»

Вычислите, сколько процентов алюминия находится в глине?

Определение массовой доли
элемента в веществе

Атомная масса элемента

Количество атомов элемента

$$\omega(\text{Э}) = \frac{n(\text{Э}) A_r(\text{Э})}{M_r(\text{соединения})} * 100\%$$

Молекулярная масса вещества

«Крестики-нолики»

Выигрышный путь: *одновалентные металлы.*

K_2O	Fe_2O_3	Al_2O_3
SO_3	Na_2O	CO_2
CO	SiO_2	Cu_2O

Выигрышный путь: *трёхвалентные металлы.*

K_2O	Fe_2O_3	SnO_2
Li_2O	Al_2O_3	SO_3
Cl_2O_7	Cr_2O_3	ZnO

Домашнее задание

- Параграф §8, выполнить № 3 с. 45.
- Упр 7* стр 46 (по желанию)