

ОКСИДЫ

Урок химии в 8 классе



Составитель: Былинина Дианна Спартаковна.
Учитель химии. МОУ СОШ № 12.
Г Приволжск.
2008 г.

Оксиды это...?

Сложные вещества, состоящие из двух химических элементов одним из которых является кислород со степенью окисления -2.

Оксиды делятся на...

- Оксиды металлов:

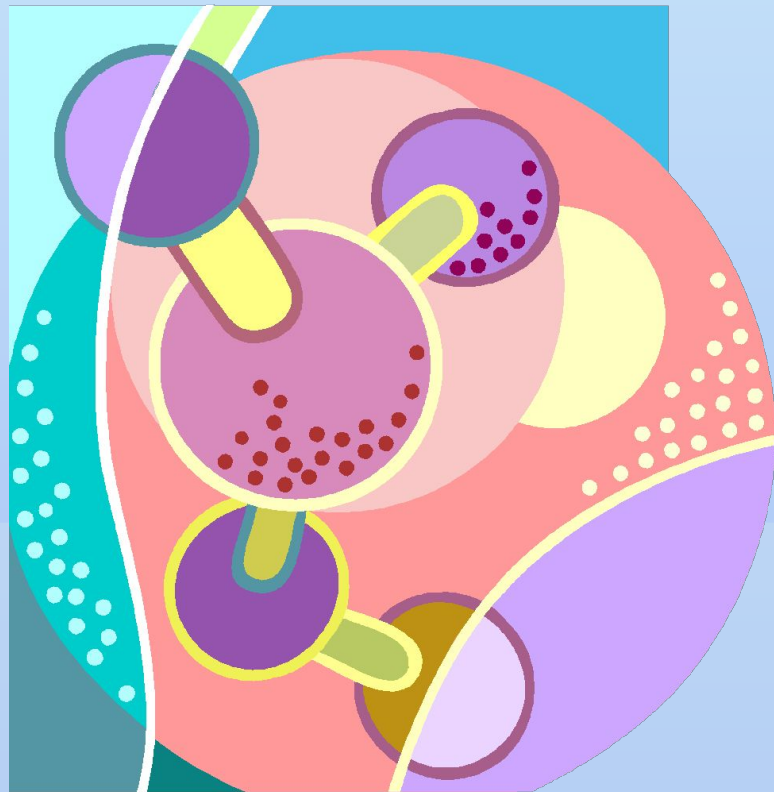
CaO , MgO , FeO ...

- Оксиды неметаллов:

SO_2 , P_2O_5 , CO_2

Химические свойства кислотных оксидов

- Реагируют с водой
- Реагируют с основными оксидами
- Реагируют со щелочами



Химические свойства основных оксидов■



- Реагируют с водой с образованием щелочей
- Реагируют с кислотными оксидами
- Реагируют с кислотами

Допишите уравнения реакций и расставьте коэффициенты:

- $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca(OH)}_2$
- $\text{CaO} + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3$
- $\text{CaO} + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{SO}_4$
- $\text{SO}_3 + \text{Na}_2\text{O} = \text{Na}_2\text{SO}_4$
- $\text{SO}_3 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$

Поиграем в « крестики- нолики »
(вычеркните правильный ответ)

CuO	CO ₂	SiO ₂
H ₂ O	Na₂O	SO ₃
FeO	CO	BaO

H ₂ O	SO ₃	Ag ₂ O
Li ₂ O	CO ₂	FeO
CaO	NO ₂	NaCl

SO ₂	CO ₂	MgO
P ₂ O ₅	CaO	N ₂ O
Ag₂O	NH ₃	SiO ₂

Домашнее задание:

(к учебнику О.С. Габриеляна.)

- Параграф 40 читать;
- Определения выучить;
- Выполнить упражнения: 1 и 3 на странице 221.