

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

Классификация оксидов

Оксиды

Несолеобразующие
 NO , CO , N_2O

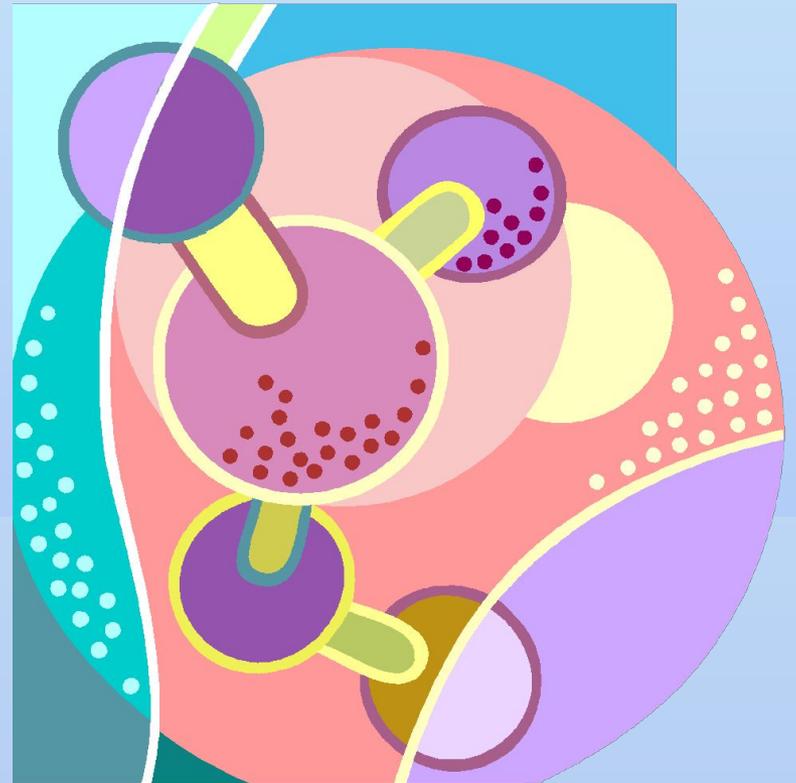
Солеобразующие

Кислотные
 SO_3 , NO_2

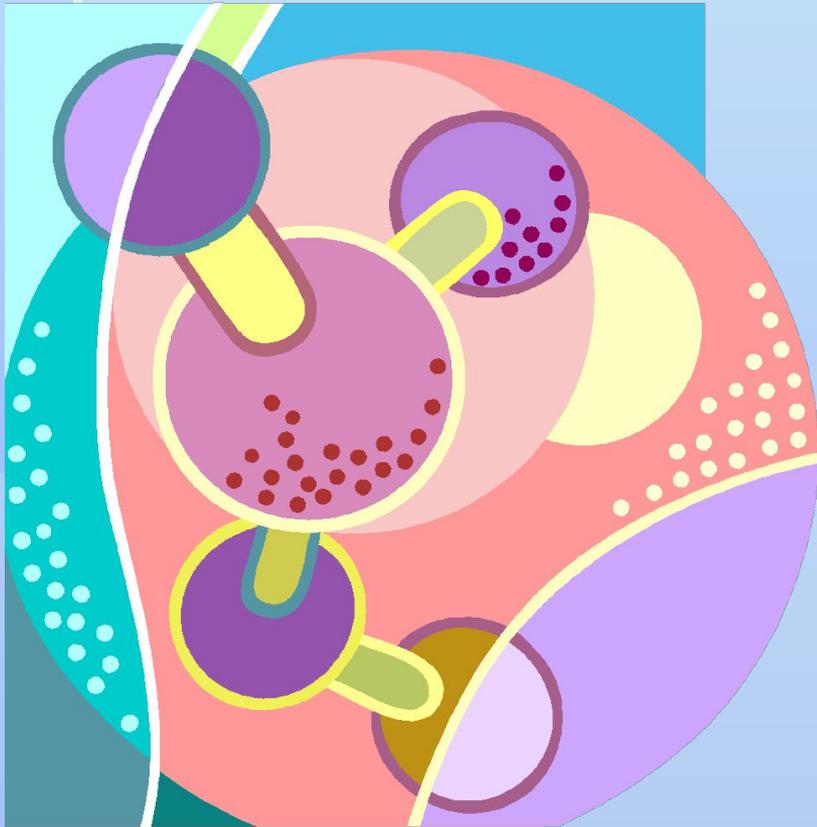
Основные
 Na_2O , CuO

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	CO₂	SiO₂
H₂O	Na₂O	SO₃
FeO	CO	BaO

H ₂ O	SO ₃
Li ₂ O	CO ₂
MgO	NO ₂
N ₂ O	

SO₂	CO₂	MgO
P₂O₅	CaO	N₂O
Ag₂O	NH₃	SiO₂

Домашнее задание:

(к учебнику О.С. Габриеляна.)

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