

# 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:

$\text{CaO}$ ,  $\text{MgO}$ ,  $\text{FeO}$ ...

- Оксиды неметаллов:

$\text{SO}_2$ ,  $\text{P}_2\text{O}_5$ ,  $\text{CO}_2$

# Классификация оксидов

Оксиды

Несолеобразующие  
NO, CO, N<sub>2</sub>O

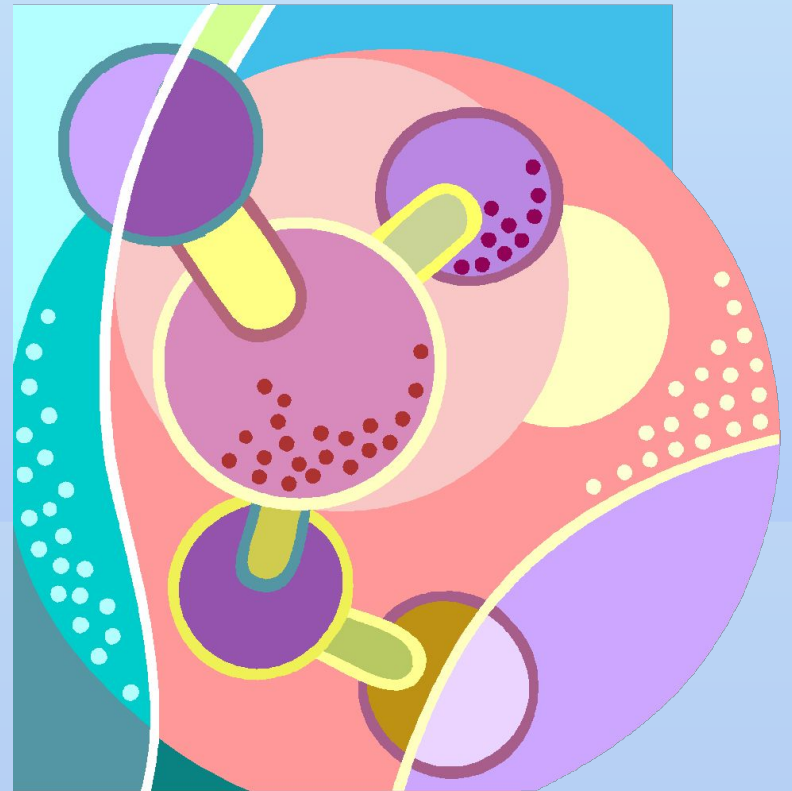
Солеобразующие

Кислотные  
SO<sub>3</sub>, NO<sub>2</sub>

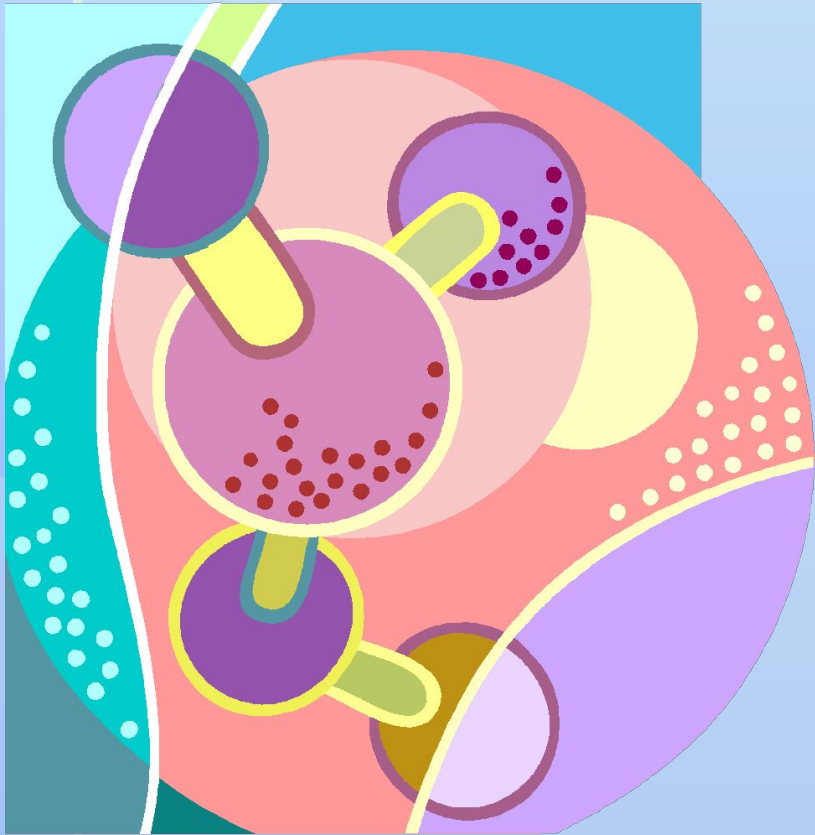
Основные  
Na<sub>2</sub>O, CuO

# 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)

<del>CuO</del>	<del>CO<sub>2</sub></del>	<del>SiO<sub>2</sub></del>
<del>H<sub>2</sub>O</del>	<del>Na<sub>2</sub>O</del>	<del>SO<sub>3</sub></del>
<del>FeO</del>	<del>CO</del>	<del>BaO</del>

H <sub>2</sub> O	SO <sub>3</sub>
Li <sub>2</sub> O	CO <sub>2</sub>
MgO	NO <sub>2</sub>
N <sub>2</sub> O	

<del>SO<sub>2</sub></del>	<del>CO<sub>2</sub></del>	<del>MgO</del>
<del>P<sub>2</sub>O<sub>5</sub></del>	<del>CaO</del>	<del>N<sub>2</sub>O</del>
<del>Ag<sub>2</sub>O</del>	<del>NH<sub>3</sub></del>	<del>SiO<sub>2</sub></del>



# Домашнее задание:

(к учебнику О.С. Габриеляна.)

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