



*МОУ Михеевская основная общеобразовательная школа  
Пестравского района Самарской области*

# **Основания, их состав и название.**

**Класс: 8**

**Учитель: Морухнова Ольга Ивановна, учитель  
высшей квалификационной категории.**



## Цель урока:

- 1. Познакомить учащихся с новым классом неорганических соединений – основаниями.*
- 2. Рассмотреть классификацию, состав и номенклатуру оснований.*

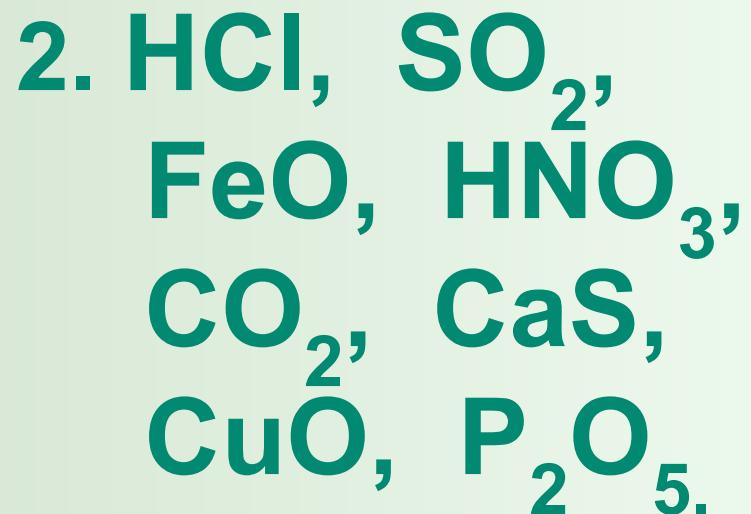
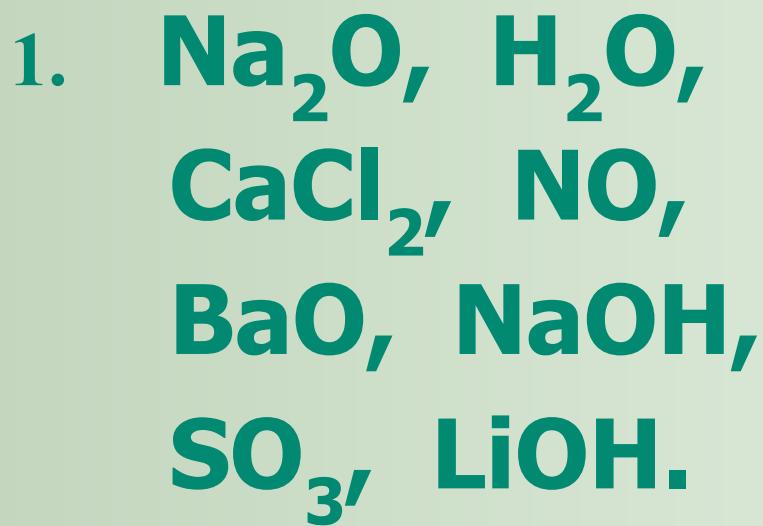


# Вопросы

- 1. Что такое бинарные соединения?
  - 2. Что такое оксиды?
- 3. В каких агрегатных состояниях при н. у. встречаются оксиды?
- 4. Приведите формулы: *воды, углекислого газа, негашеной извести, хлороводорода.*
- 5. Составьте формулы:  
оксида азота (V), оксида азота(IV), оксида азота(II).



**Выпишите отдельно оксиды металлов  
и оксиды неметаллов и дайте им  
название.**





## Основания

**— это сложные вещества, состоящие из ионов металлов и связанных с ними одного или нескольких гидроксид-ионов.**

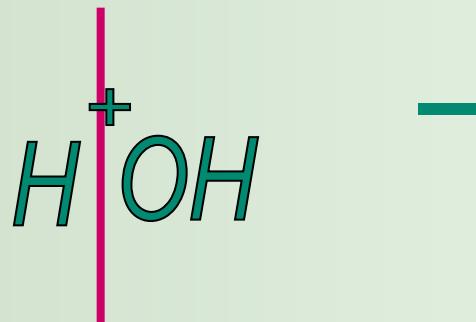




# Схема образования гидроксида натрия:

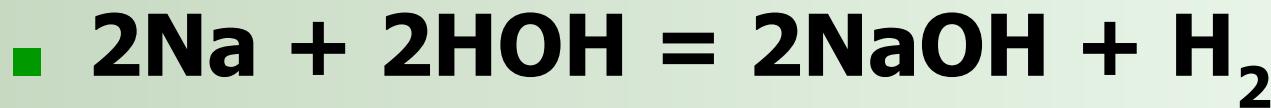
структурная формула воды ( $\text{H}_2\text{O}$ ): H – O –

H



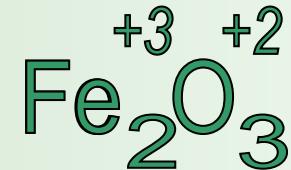
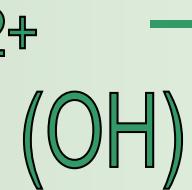
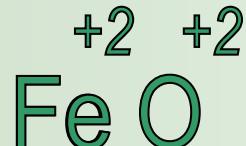
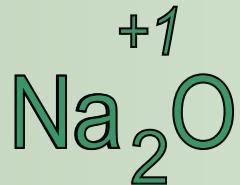
$\text{Na}^+$

гидроксид натрия





## Оксидам металла соответствуют основания:



Составьте основания из оксидов:  $\text{ZnO}$ ,  $\text{Li}_2\text{O}$ ,  $\text{MgO}$ .

Попробуйте самостоятельно составить оксиды из  
оснований:  $\text{CuOH}$ ,  $\text{Cu(OH)}_2$



# Номенклатура:

Название  
основания

=

Гидроксид

+

Название  
металла в  
родительном  
падеже

+

С.О.  
римскими  
цифрами

Назовите основания: **CuOH**

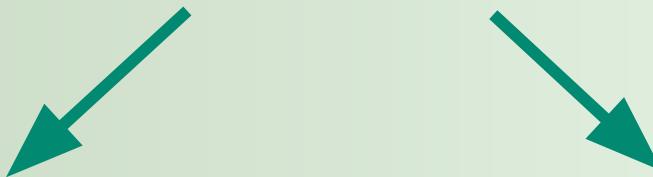
- Ca(OH)<sub>2</sub> – гидроксид кальция
- Fe(OH)<sub>2</sub> – гидроксид железа (II)
- Fe(OH)<sub>3</sub> – гидроксид железа (III)





# КЛАССИФИКАЦИЯ:

**Основания**



**Растворимые  
(щелочи)**

**NaOH, KOH**

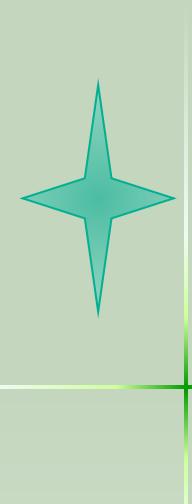
**Нерастворимые**

**Cu(OH)<sub>2</sub>**



# Закрепление

- 1. Что такое основание?**
- 2. Какими по растворимости бывают основания?**
- 3. Каким оксидам соответствуют основания?**
- 4. Составить основания и назвать:  
 $K_2O$ ,  $BaO$ ,  $Cr_2O_3$ .**
- 5. Составить оксиды и назвать:  
 $LiOH$ ,  $Ca(OH)_2$ .**



# Домашнее задание:

- § 19
- Упр. 2 - 4



## Список литературы:

- 1. Габриелян О.С. Программа курса химии для 8 – 11 классов общеобразовательных учреждений. – М.: ДРОФА 2006.
- 2. Габриелян О.С. Химия 8 класс: учебник для общеобразовательных учреждений. – М.: ДРОФА. 2005.
- 3. Горковенко М.Ю. Химия 8 класс: Поурочные разработки к учебникам О.С.Габриеляна, Л.С.Гузя, В.В. Сорокина, Р.П.Суровцевой; Г.Е.Рудзитиса, Ф.Г. Фельдмана. – М.: ВАКО, 2004.