

*МОУ «Основная общеобразовательная школа №20 станции  
Губерля муниципального образования города Новотроицк  
Оренбургской области».*

# Основания, их состав и название.

**Класс: 8**

**Учитель: Осиевская Инна Анатольевна**




## Цель урока:

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

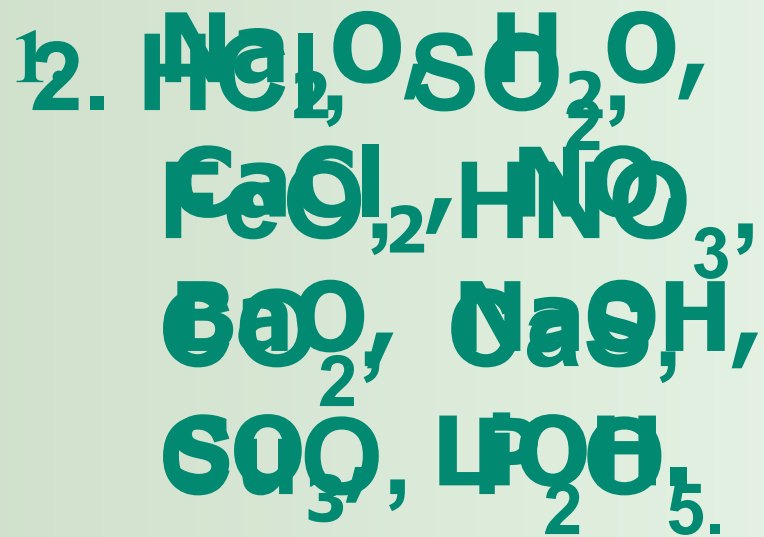


# Вопросы

- 4. Приведите формулы: ВОДЫ,
- 5. Приведите формулы в состоянии
- 3. В каких агрегатных состояниях углекислоты, оксидов азота, диоксида серы, диоксида азота (IV), оксида азота (II), хлороводорода, извести.



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.**

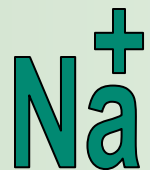
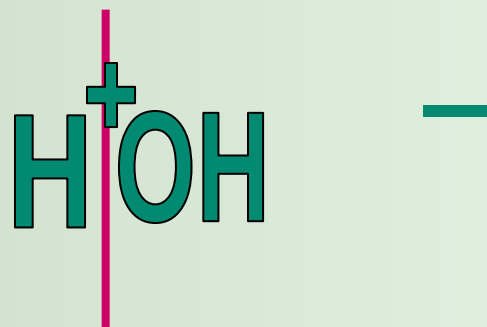




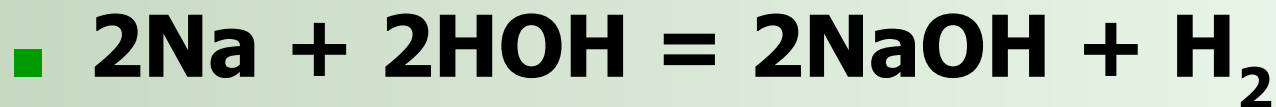
# Схема образования гидроксида натрия:

структурная формула воды ( $H_2O$ ): H – O –

H

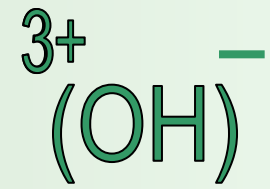
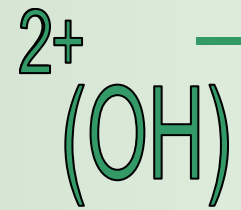
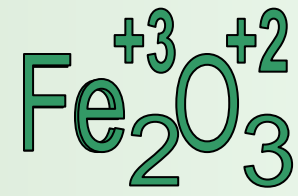
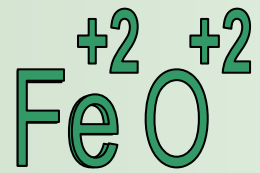
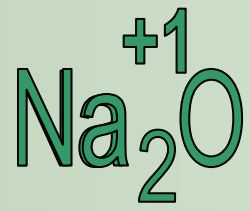


гидроксид  
натрия





# Оксидам металла соответствуют основания:

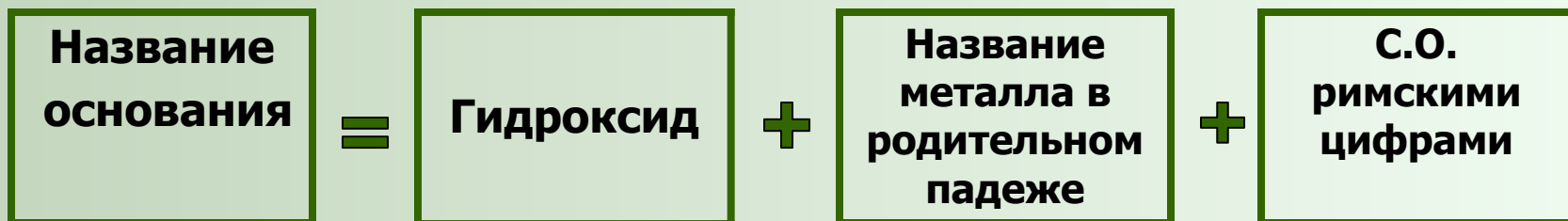


Составьте основания из оксидов: **ZnO, Li<sub>2</sub>O, MgO.**

Попробуйте самостоятельно составить оксиды из оснований: **CuOH, Cu(OH)<sub>2</sub>**



# Номенклатура:



## Назовите основания:

- $\text{Ca}(\text{OH})_2$  – гидроксид кальция
- $\text{Fe}(\text{OH})_2$  – гидроксид железа (II)
- $\text{Fe}(\text{OH})_3$  – гидроксид железа (III)





# КЛАССИФИКАЦИЯ:

**Основания**



```
graph TD; A([Основания]) --> B[Растворимые  
(щелочи)]; A --> C[Нерастворимые]; B --> D[NaOH, KOH]; C --> E[Cu(OH)2]
```

**Растворимые**  
(*щелочи*)

**NaOH, KOH**

**Нерастворимые**

**$\text{Cu(OH)}_2$**



# Закрепление

4.5. Какие виды договоров называются?  
8. Что такое основание?  
Лицо, с которым, основания?



# 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.Гузея, В.В. Сорокина, Р.П.Суровцевой; Г.Е.Рудзитиса, Ф.Г. Фельдмана. – М.: ВАКО, 2004.