

*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.*



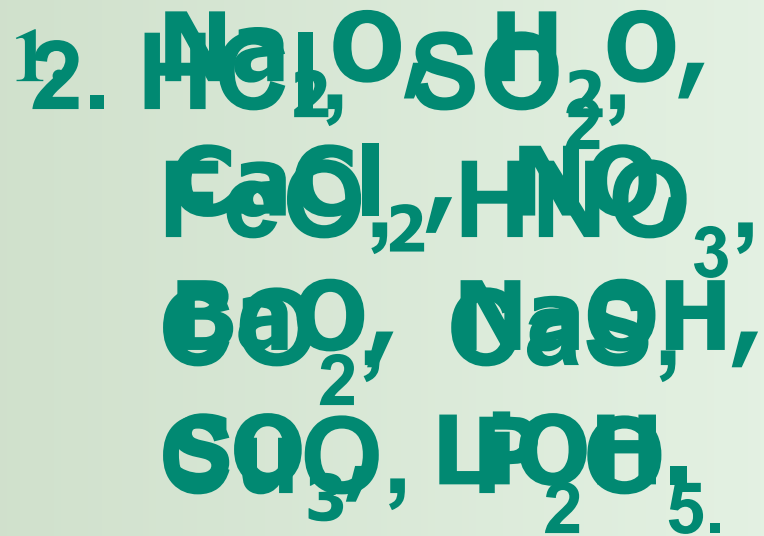
Вопросы

4.5. Приведите формулы **ВОДЫ** в следующих состояниях

□ 3. В кристалле бинарного, углекислотного, оксидной, оксидной, оксида азота(IV), извести, хлороводорода, 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.**




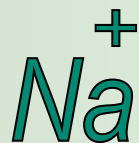
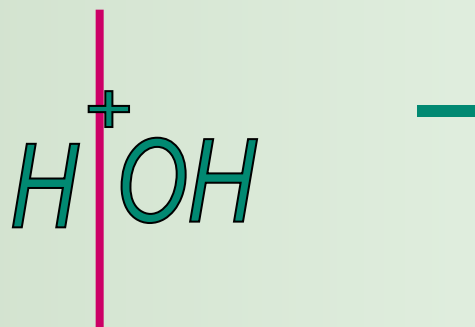


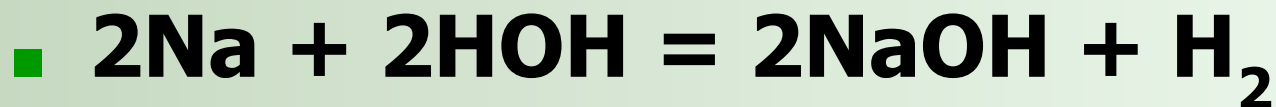
Схема образования гидроксида натрия:

структурная формула воды (H_2O): Н – О –

Н

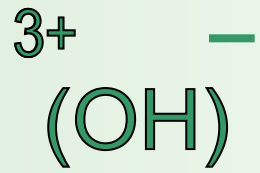
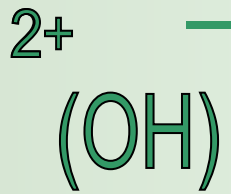
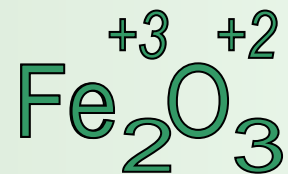
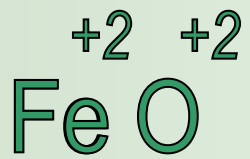
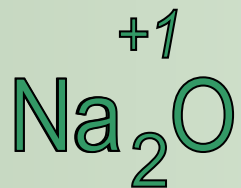


гидроксид натрия





Оксидам металла соответствуют основания:

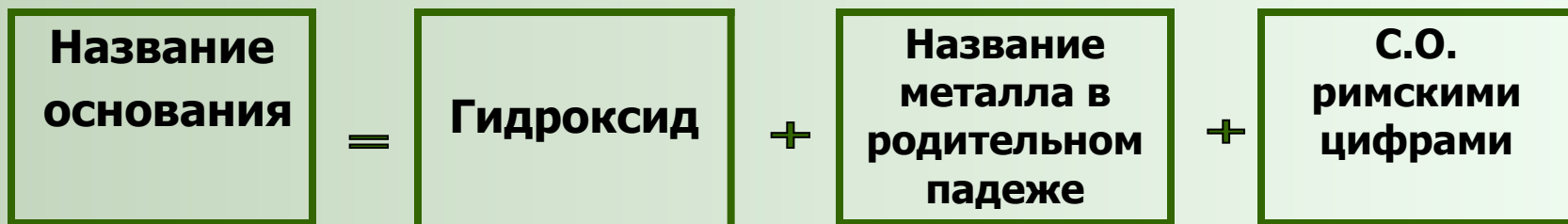


Составьте основания из оксидов: **ZnO, Li₂O, MgO.**

Попробуйте самостоятельно составить оксиды из оснований: **CuOH, Cu(OH)₂**



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

Cu(OH)₂



Закрепление

4.5. Какими по растворимости являются следующие соединения? Назовите:
3. Оцените коэффициент растворения?
LiOH, CaCO_3 , CaSO_4 , CaO , 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.