



*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.*



- 4.5 Приведите формулы: **ВОДЫ**,
 4.6 В каких из перечисленных состояниях углекислотная оксидированная среда превращается в оксиды? (IV),
 известия, хлороводорода, оксида азота (II).



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

**12. Na_2O , SO_2 ,
 FeCl_2 , HNO_3 ,
 BaO , NaOH ,
 SO_3 , P_2O_5 .**



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): $\text{H} - \text{O} -$

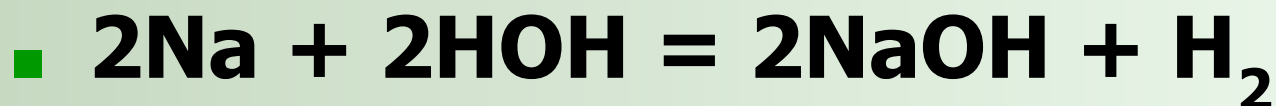
H



—

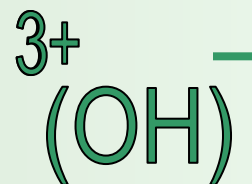
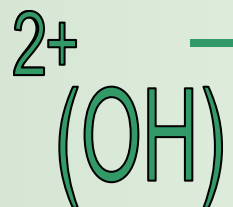
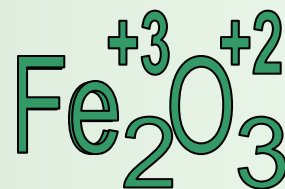
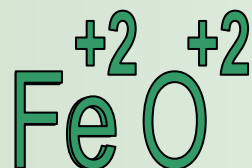
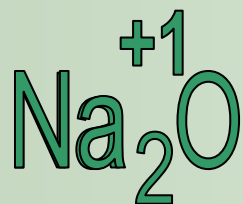


гидроксид
натрия





Оксидам металла соответствуют основания:



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

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



Номенклатура:

Название
основания

=

Гидроксид

+

Название
металла в
родительном
падеже

+

С.О.
римскими
цифрами

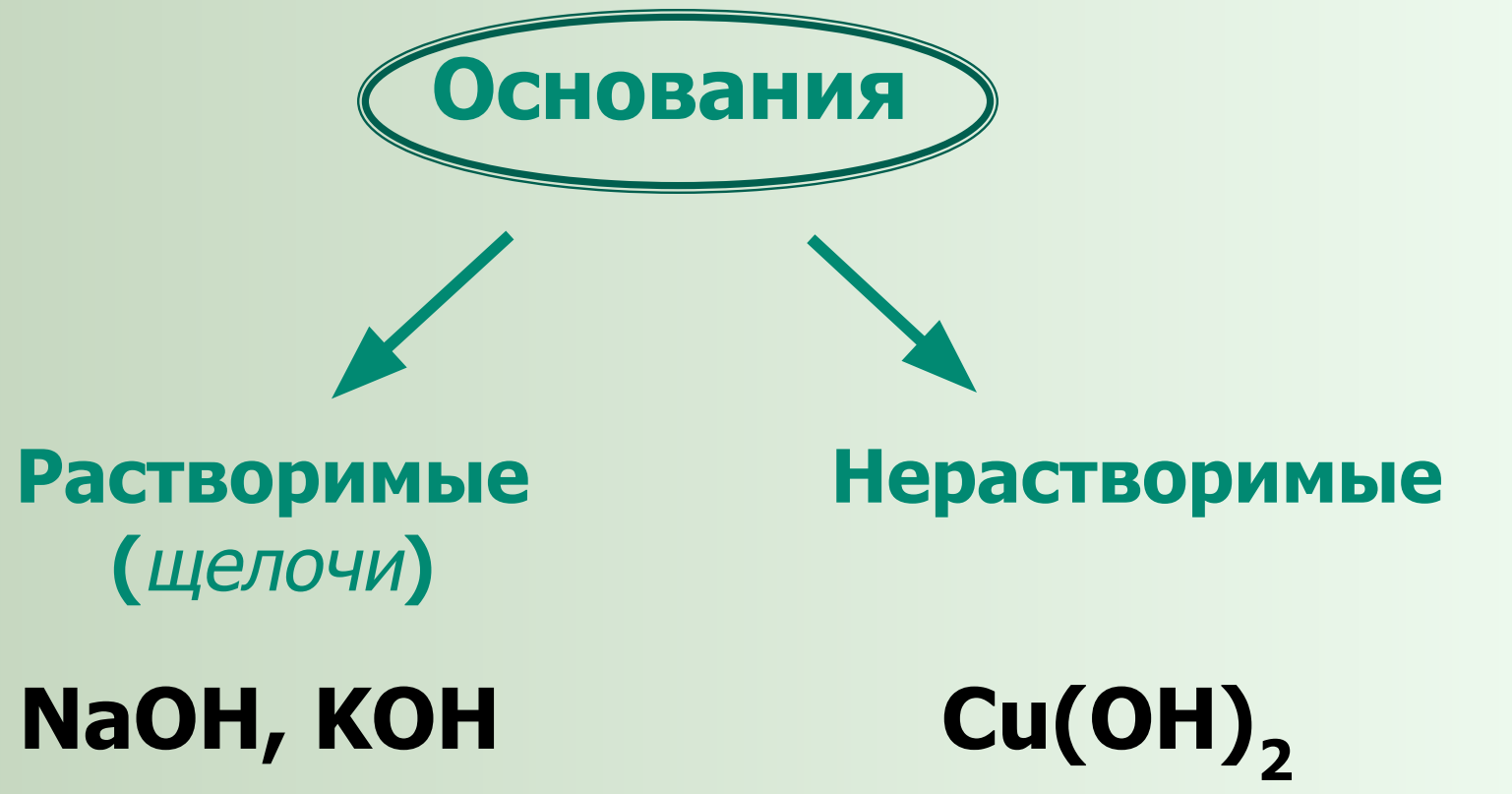
Назовите основания:

- $\text{Ca}(\text{OH})_2$ – 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<br/>(щелочи)]; A --> C[Нерастворимые]; B --> D[NaOH, KOH]; C --> E[Cu(OH)2]
```

Растворимые
(*щелочи*)

NaOH, KOH

Нерастворимые

Cu(OH)_2



Закрепление

4.5. Какие из следующих выражений являются:
а) что такое основание?
б) что такое основание?
Линейное выражение, основанное на
 $\sqrt{2}$, $\sqrt{2}$, $\sqrt{2}$, $\sqrt{3}$



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.