



23.12.2020 год

Тема урока:

Основания, состав и
классификация



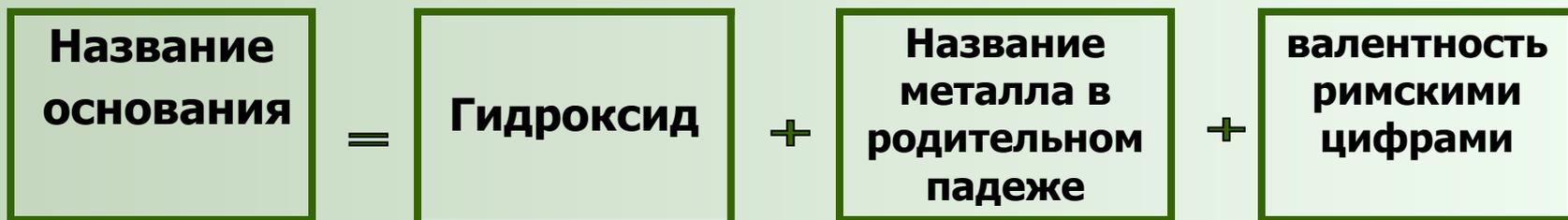
Основания

**– это сложные вещества,
состоящие из атома металла и
связанного с ним одной или
нескольких гидроксогрупп**





Номенклатура оснований:



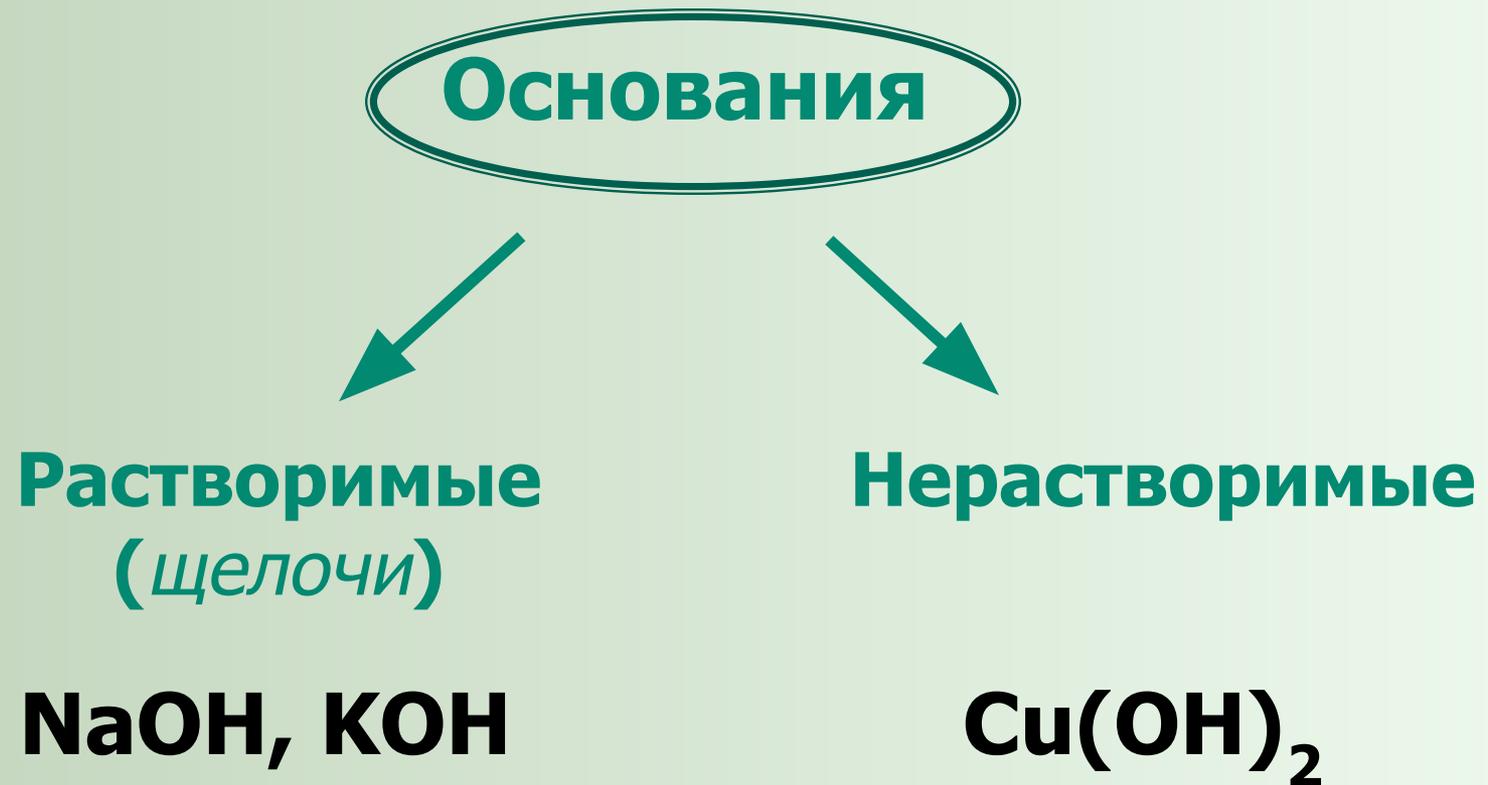
Назовите основания:

- $\text{Ca}(\text{OH})_2$ – 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

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

Алгоритм составления химических формул оснований

- 1. Записываем символ металла и рядом гидроксогруппу.



- 2. Количество гидроксогрупп зависит от валентности металла.
- 3. Если валентность металла I, то гидроксогруппа одна. Она не заключается в скобки.

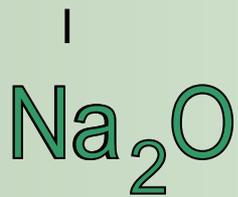


- 4. Если валентность металла II или III, то гидроксогруппу заключают в скобку и за скобками записываем индекс.





Оксидам металла соответствуют основания:



Задание 1. Составьте формулы оснований из оксидов:

ZnO , Li_2O , MgO и назовите оксид и основание

Задание 2. Попробуйте самостоятельно составить формулы оксидов из оснований:

CuOH , $\text{Cu}(\text{OH})_2$, KOH и назовите основание и оксид