

Тема урока: Основания



ЧТО ТАКОЕ ОСНОВАНИЯ?

- **Основания** - сложные вещества, состоящие из атома металла, связанного с одной или несколькими гидроксогруппами -ОН.

Общая формула оснований:



Me - металл

n -число гидроксогрупп и одновременно валентность металла.



Номенклатура оснований

Название оснований=

Гидроксид + название металла в родительном падеже + валентность римскими цифрами (переменная)



Номенклатура оснований

Формула	Название
LiOH	
NaOH	
KOH	
Ca(OH)₂	
Cu(OH)₂	
Fe(OH)₂	

Классификация оснований:

Основания

Растворимые

щёлочи



Нерастворимые



Классификация оснований

Растворимые в воде

(щелочи)

NaOH

Ca(OH)_2



Нерастворимые в воде

Fe(OH)_3



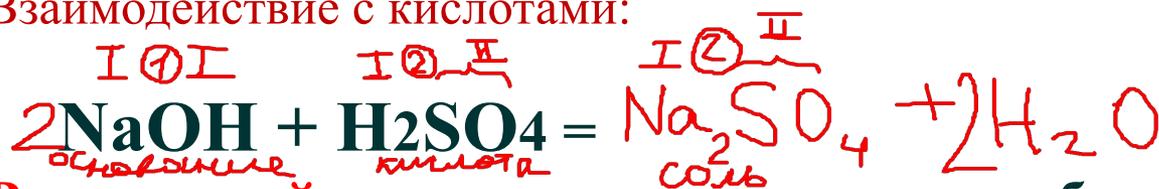
Cu(OH)_2





ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ОСНОВАНИЙ

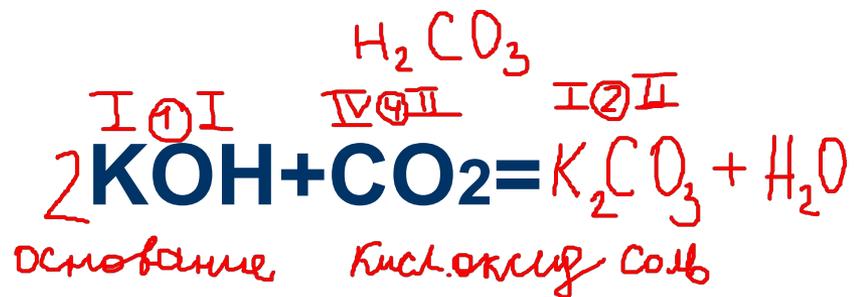
Взаимодействие с кислотами:



Реакция нейтрализации – это реакция обмена между кислотой и основанием, в результате которой образуется соль и вода.

ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ОСНОВАНИЙ

- Взаимодействие с кислотными оксидами



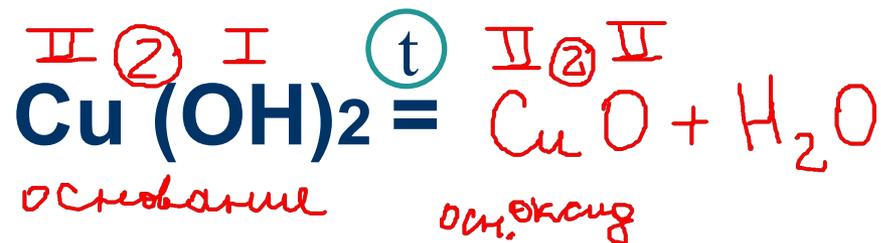
ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ОСНОВАНИЙ

- Взаимодействие с солями, если образуется малорастворимая соль или малорастворимое основание



ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ОСНОВАНИЙ

- При нагревании разлагаются (кроме LiOH):



Домашнее задание:



П. 41,42, тест с. 145

Все задания с объяснением!

В 3, 4 записать уравнения реакций, расставить коэффициенты, подписать валентность и класс веществ.