

ОСНОВАНИЯ

- Цели:**
- 1) Сформировать понятие об основаниях как классе электролитов;***
 - 2) Рассмотреть их классификацию по разным признакам;***
 - 3) Представить химические свойства оснований в свете теории электролитической диссоциации.***

ТЕСТ (ответы)

1 - 1

2 - 1

3 - 1

4 - 0

5 - 0

6 - 1

7 - 0

8 - 0

9 - 1

10 - 1

11 - 1

12 - 0

Индикатор	Окраска индикатора в нейтральной среде	Окраска индикатора в щелочной среде	Окраска индикатора в кислотной среде
Лакмус	<i>Фиолетовая</i>	<i>Синяя</i>	<i>Красная</i>
Метиловый оранжевый	<i>оранжевая</i>	<i>Желтая</i>	<i>Красно-розовая</i>
Фенолфталеин	<i>бесцветная</i>	<i>Малиновая</i>	<i>Бесцветная</i>

Основание – это сложное вещество, состоящее из атомов металлов и одной или нескольких гидроксогрупп (-ОН).



Общая формула оснований

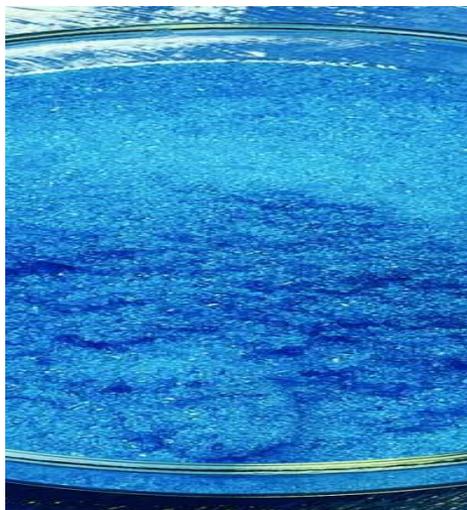


Физические свойства оснований:

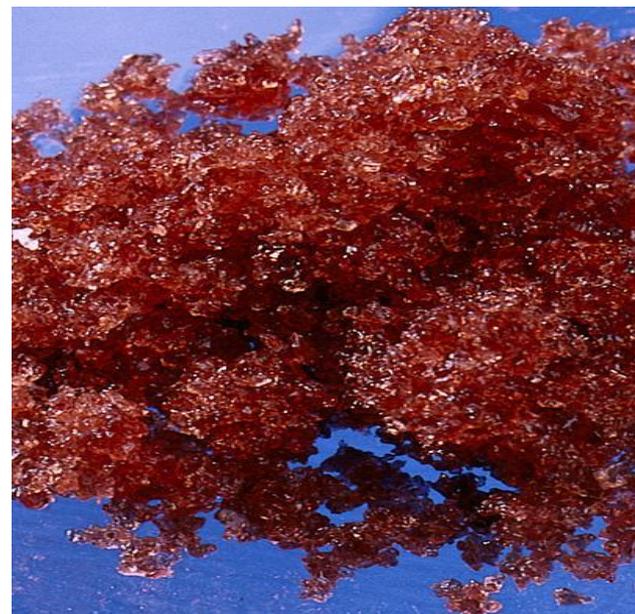
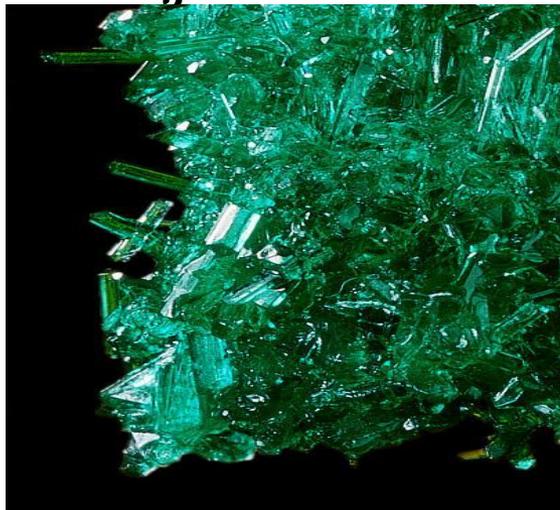
Щелочи – окрашены в белый цвет



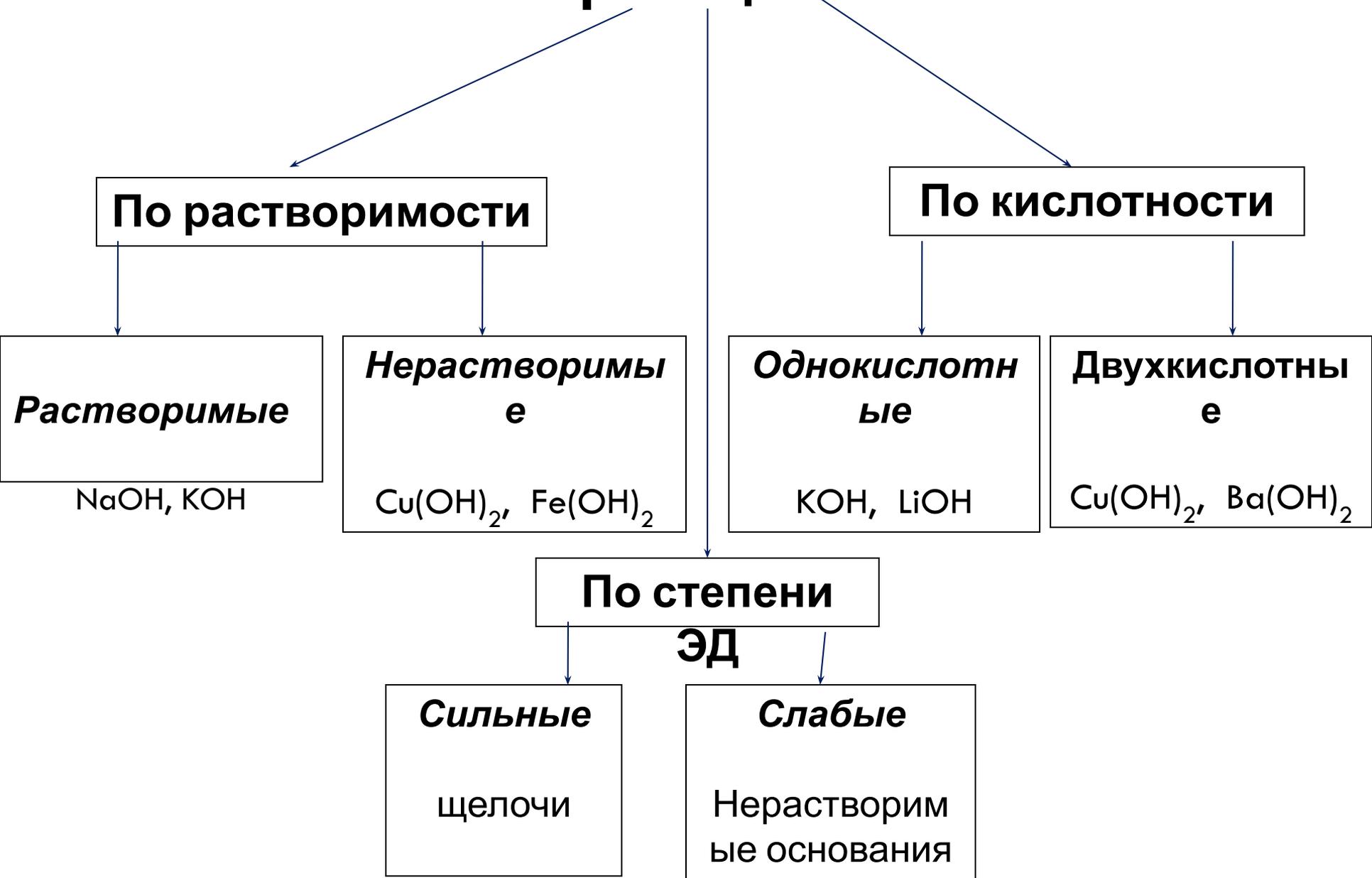
$\text{Cu}(\text{OH})_2$ – голубой



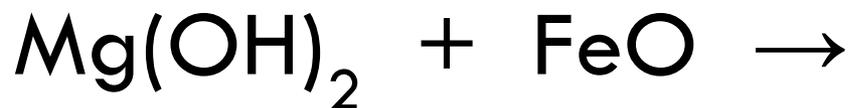
$\text{Cr}(\text{OH})_3$ – серо-зеленый



Классификация оснований



Задание: Закончить уравнения химических превращений



Домашнее задание:

§ 39 упр 3, 5.

§ 37 – 38 (повторить)