

# 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
<b>Лакмус</b>	<i>Фиолетовая</i>	<i>Синяя</i>	<i>Красная</i>
<b>Метилоранжевый</b>	<i>оранжевая</i>	<i>Желтая</i>	<i>Красно-розовая</i>
<b>Фенолфталеин</b>	<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

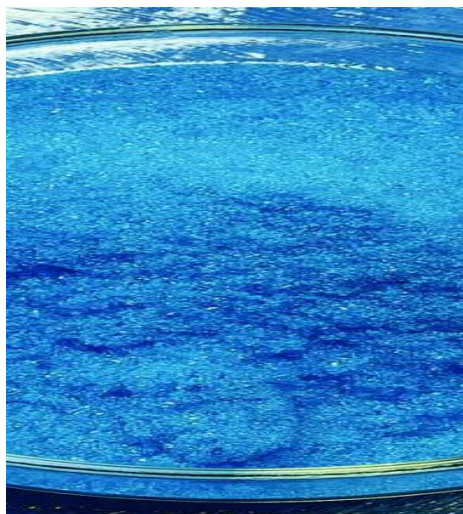


## Физические свойства оснований:

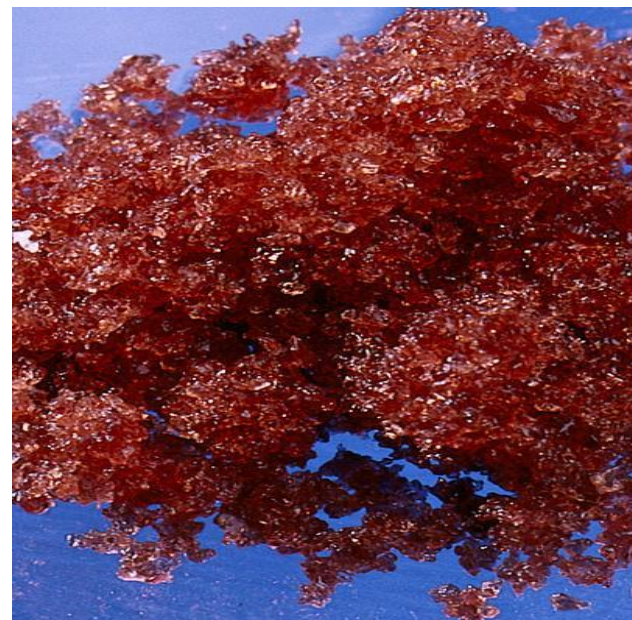
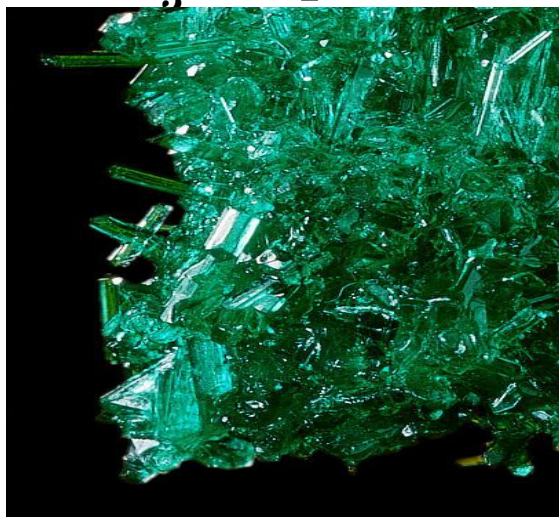
*Щелочи – окрашены в белый цвет*



$\text{Cu}(\text{OH})_2$  – голубой



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



# Классификация оснований

**По растворимости**

***Растворимые***

NaOH, KOH

***Нерастворимые***

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

**По кислотности**

***Однокислотные***

KOH, LiOH

***Двухкислотные***

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

**По степени**

**ЭД**

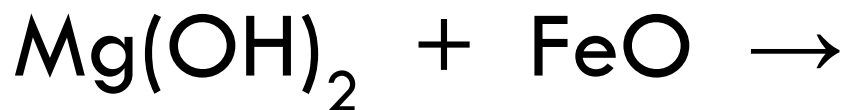
***Сильные***

щелочи

***Слабые***

Нерастворимые основания

**Задание:** Закончить уравнения химических превращений



# **Домашнее задание:**

**§ 39 упр 3, 5.**

**§ 37 – 38 (повторить)**