

**Тема урока:  
«Химические свойства солей в  
свете теории электролитической  
диссоциации».**



# Что такое основание в свете теории электролитической диссоциации?

---

**Задание 1:** Выберите тот ряд, в котором находятся только основания и дайте им названия.

A)  $\text{CaO}$ ,  $\text{Zn}(\text{OH})_2$ ,  $\text{MgCO}_3$

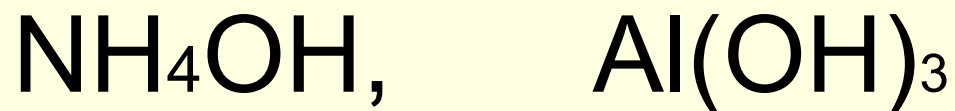
B)  $\text{Cr}(\text{OH})_3$ ,  $\text{Al}(\text{OH})_3$ ,  $\text{Ca}(\text{OH})_2$

C)  $\text{NaOH}$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{NH}_4\text{Cl}$

D)  $\text{CO}_2$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{FeOHCO}_3$

**Задание 2.** Напишите уравнение электролитической диссоциации тех оснований, которые являются электролитами.

---



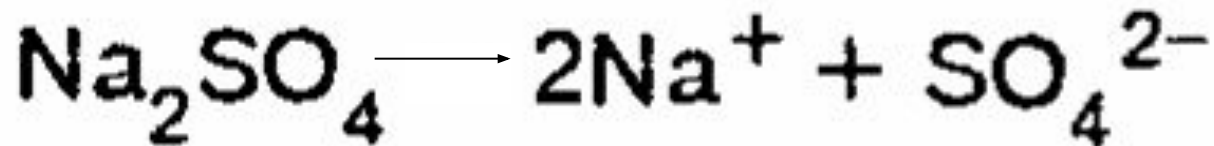
## Задание 3. С какими из перечисленных веществ реагирует раствор гидроксида натрия?

1. Гидроксид калия
2. Вода
3. Серная кислота
4. Оксид бария
5. Медь

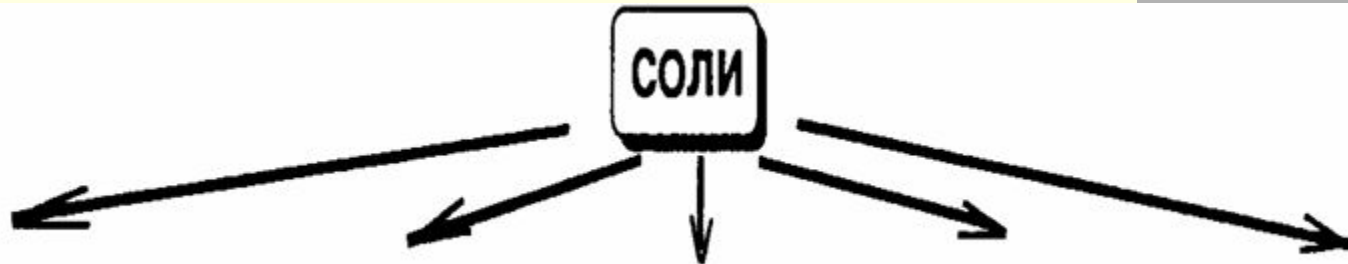
Запишите молекулярные и ионные уравнения возможных реакций.

# Солями

называют электролиты,  
которые при  
диссоциации образую  
катионы металлов и  
катионы аммония и



# Классификация солей по составу



**кислые**  
 $\text{NaHSO}_4$

$\text{NaHSO}_4 = \text{Na}^+ + \text{HSO}_4^-$   
 $= \text{Na}^+ + \text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$

**средние**  
 $\text{Na}_2\text{SO}_4$

$\text{Na}_2\text{SO}_4 = 2\text{Na}^+ + \text{SO}_4^{2-}$

**основные**  
 $\text{MgOHCl}$   
 $\text{Cl-Mg-OH}$

$\text{MgOHCl} = \text{MgOH}^+ + \text{Cl}^-$   
 $= \text{Mg}^{2+} + \text{OH}^- + \text{Cl}^-$

**двойные**  
содержат катионы двух металлов и анион одной кислоты

$\text{KAl}(\text{SO}_4)_2$

**смешанные**  
содержат катион одного металла и анионы двух кислот

$\text{CaOCl}_2$

# Применение солей



Многие соли применяют в быту (поваренная соль, сода), в качестве минеральных удобрений, при производстве стекла, моющих средств, взрывчатых веществ.

# Химические свойства солей

---

1. металл + соль
2. соль + щелочь
3. соль + кислота
4. соль + соль