

**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) CaO , $\text{Zn}(\text{OH})_2$, MgCO_3

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

C) NaOH , KOH , NH_4Cl

D) CO_2 , HCl , FeOHCO_3



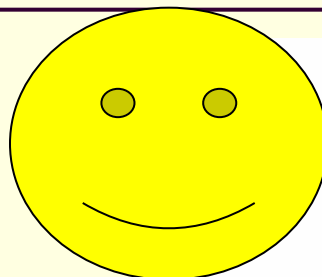
Задание 2. Напишите электролитическую диссоциацию тех оснований, которые являются электролитами.

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

NH_4OH , $\text{Al}(\text{OH})_3$

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

1. Гидроксид калия
2. Вода
3. Серная кислота
4. Оксид бария
5. Медь
6. Хлорид бария
7. Оксид углерода (IV)
8. Соляная кислота
9. Магний
10. Раствор фенолфталеина

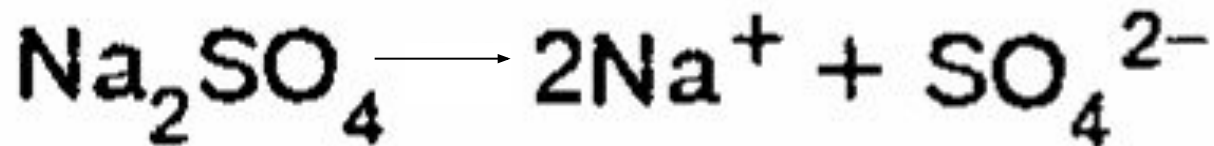


Не реагирует!

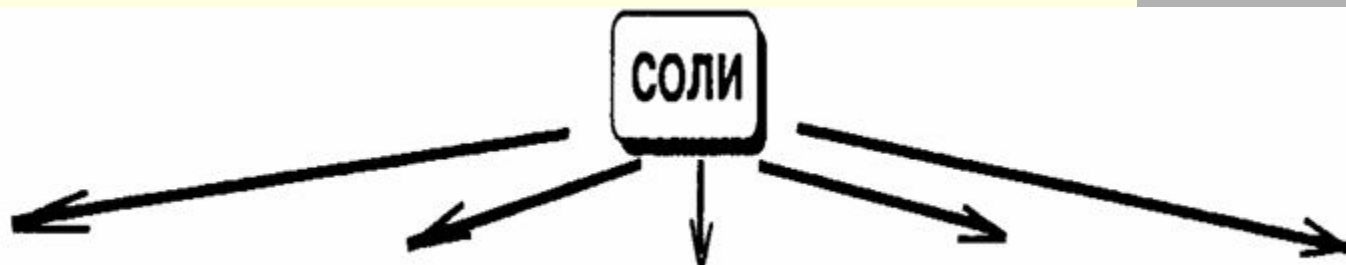
Запишите
ионные уравнения возможных реакций.

Солями

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



Классификация солей по составу



кислые
 NaHSO_4

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

средние
 Na_2SO_4

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

основные
 MgOHCl
 Cl-Mg-OH

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

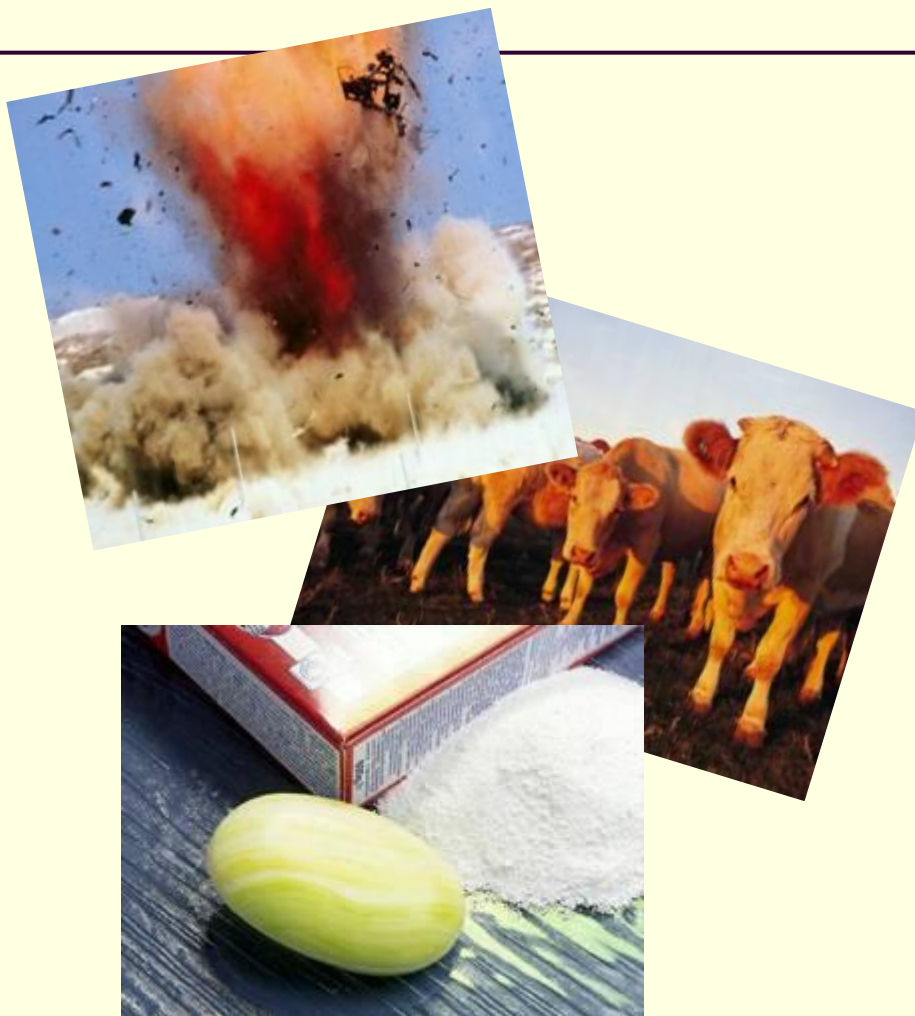
двойные
содержат катионы двух металлов и анион одной кислоты

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

смешанные
содержат катион одного металла и анионы двух кислот

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