



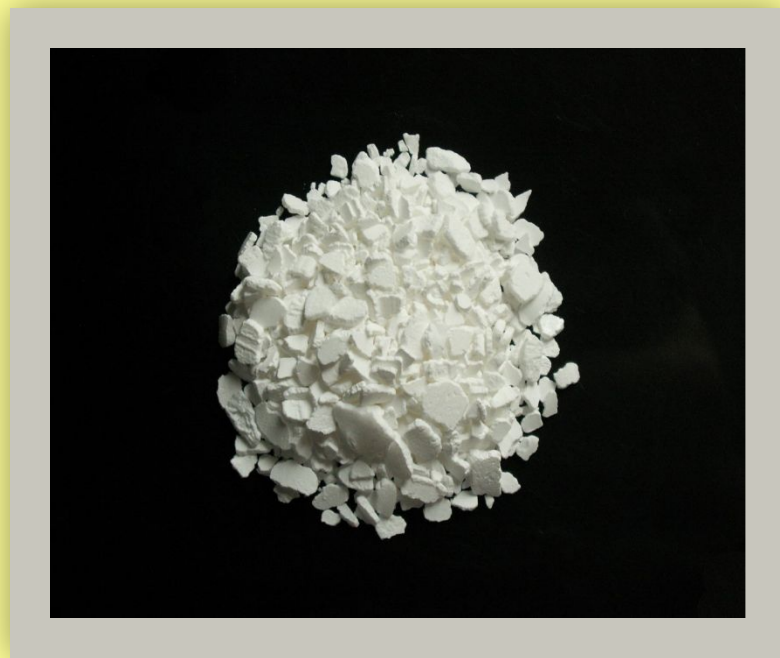
# **СОЛИ.**

*Классификация и химические  
свойства*

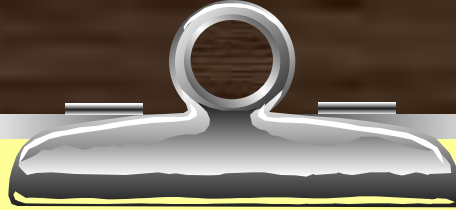
**МКОУ «Средняя общеобразовательная  
школа №1» г. Сухиничи Калужской обл.  
Учитель химии Васичева И.А.**



**Сульфат меди (II)**



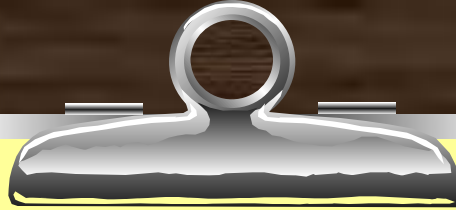
**Хлорид кальция**



**Нитрат серебра (I)**



**Сульфид ртути (II)**



**Хлорид меди(II)**



**Сульфат никеля (II)**





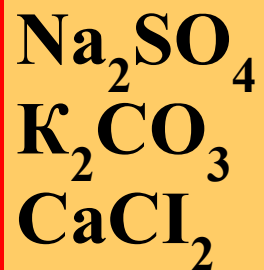
**Сульфат кобальта (II)**



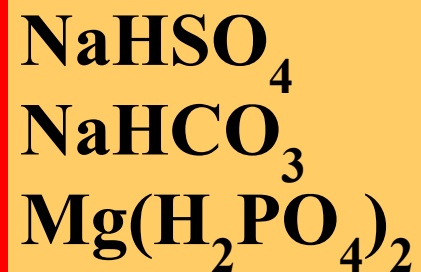
**Карбонат кальция**



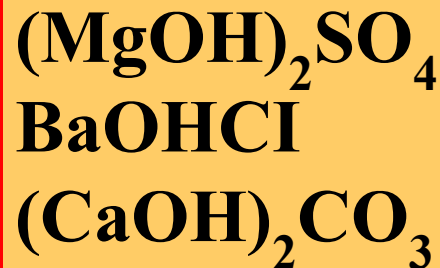
## СРЕДНИЕ



## КИСЛЫЕ



## ОСНОВНЫЕ



**ИГО**



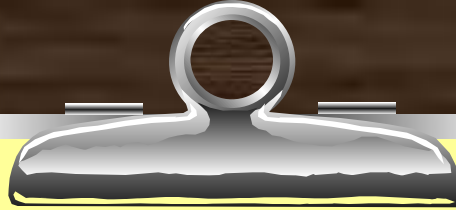
*Средние соли – это продукты полного замещения атомов водорода в молекуле кислоты на металл.*

**Уравнения диссоциации средних солей:**



**Запишите уравнения диссоциации солей:**

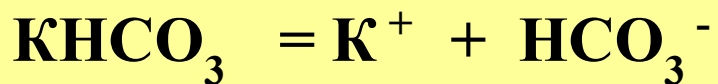




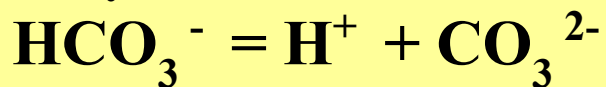
*Кислые соли – это продукты неполного замещения атомов водорода в молекуле кислоты на металл.*

**Уравнения диссоциации  
кислых солей:**

I ступень



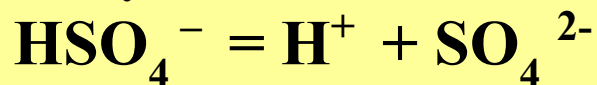
II ступень



I ступень



II ступень



**Запишите уравнения  
диссоциации солей:**







*Основные соли – это продукты неполного замещения гидроксигрупп в основании на кислотный остаток.*

**Уравнения диссоциации основных солей:**

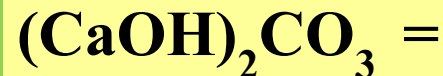
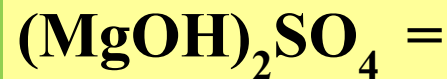
**I степень**



**II степень**



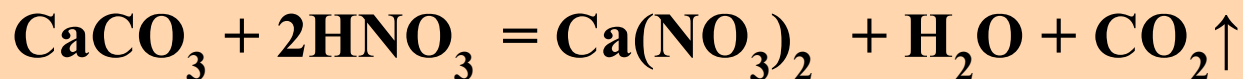
**Запишите уравнения диссоциации солей:**



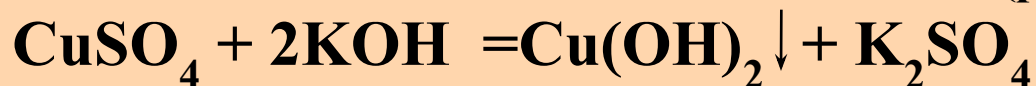


## ТИПИЧНЫЕ РЕАКЦИИ СРЕДНИХ СОЛЕЙ.

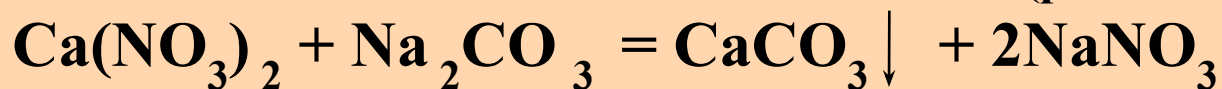
1. Соль + кислота = другая соль + другая кислота  
(реакция обмена)



2. Соль + щелочь = другая соль + другое основание  
(реакция обмена)



3. Соль<sub>1</sub> + соль<sub>2</sub> = соль<sub>3</sub> + соль<sub>4</sub>  
(реакция обмена)



4. Соль + металл = другая соль + другой металл  
(реакция замещения)

