



# ВАЖНЕЙШИЕ КЛАССЫ НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ

# СОЛИ



The slide features a decorative border with various chemical structures and laboratory glassware. At the top, there are molecular models of benzene, pyridine, and a nitrogen-containing ring, along with a beaker of yellow liquid and a flask of blue liquid. The bottom border includes a round-bottom flask with green liquid, a rack of test tubes with colored liquids, a flask labeled 'HCl', a test tube with red liquid, and several complex organic molecules with labels like 'CH3', 'OH', and 'COOH'.

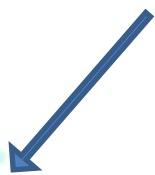
**Даны формулы веществ**

**$\text{AgCl}$ ,  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{KNO}_3$**

**- Что общего в составе этих веществ?**

**- Дайте определение данному классу.**

**Соли - это сложные  
вещества, состоящие из  
ионов металла и кислотного  
остатка.**



Ион  
металла



Кислотный  
остаток



Ион  
металла



Кислотный  
остаток

• Соляная кислота

• Серная

• Азотная

• Сероводородная

• Фосфорная

• Иодоводородная

• Угольная

Распределите кислоты в таблице

Кислоты	Бескислородны е	Кислородсодер жащие
	Одноосновны е	
	Двухосновны е	
	Трехосновны е	

1. Записать первичную формулу соли  
( сначала катион металла, затем анион кислотного остатка).
2. Расставить валентности.
3. расставить индексы, необходимые для правильной записи формулы.
4. произвести проверку.

Таким образом составить формулы: хлорида магния и сульфата железа (III).

# Номенклатура средних солей

1. Название кислотного остатка
2. Наименование металла в родительном падеже



хлорид магния



# Классификация

## 1. По составу кислотного остатка

средние      основные(гидроксо)      кислые (гидро)



Записать формулы гидросульфита калия  
и  
гидроксофосфида магния.



Домашнее задание:

Составить формулы веществ, найти и  
выписать области применения:

- калийная селитра (нитрат калия)
- поваренная соль (хлорид натрия)
- ляпис (нитрат серебра)
- норвежская селитра (нитрат кальция)