

Учим химию



ОСНОВНЫЕ

СОЛИ

КЛАССЫ

НЕОРГАНИЧЕСКИХ

СОЕДИНЕНИЙ



# Содержание:

**Классификация неорганических веществ**

**1. Определение**

**2. Классификация СОЛЕЙ;**

**3. НОМЕНКЛАТУРА.**

**4. Получение СОЛЕЙ;**

**5. Химические свойства СОЛЕЙ.**

# Классификация неорганических веществ



Соль – сложные вещества,  
состоящие из ионов металла  
и кислотного остатка

**Me + к.о.**

**= соль**

# Классификация солей

- СОЛИ

- КИСЛЫЕ

- $\text{KHSO}_4$

- СРЕДНИЕ

- $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$

- ОСНОВНЫЕ

- $\text{CuOHCl}$

- КОМПЛЕКСНЫЕ

- $\text{KCSN}$

# НОМЕНКЛАТУРА

суффикс	Типы кислотных остатков
ид	Бескислородные
ит	Недостаток 1 атома кислорода
ат	нормальные

Название к.ост.	формула
--------------------	---------

бромид	- Br
--------	---------

Иодид	- I
-------	--------

Хлорид	- Cl
--------	---------

сульфид	2- S
---------	---------

Сульфит	2- SO <sub>3</sub>
---------	-----------------------

Сульфат	2- SO <sub>4</sub>
---------	-----------------------

# НОМЕНКЛАТУРА

Название к.ост.	формула
--------------------	---------

Нитрат	- NO <sub>3</sub>
--------	----------------------

Карбонат	2- CO <sub>3</sub>
----------	-----------------------

силикат	2- SiO <sub>3</sub>
---------	------------------------

фосфат	3- PO <sub>4</sub>
--------	-----------------------

# Получение солей

1.  $O.O + K.O. = \text{Соль.}$
2.  $O+K = \text{Соль} + \text{вода}$
3.  $Me+ K = \text{Соль} + H_2$
4.  $Me + \text{соль} = \text{др. Соль} + \text{др. Me}$



# Химические свойства



# Химические свойства



Реакции	уравнения
Разложение	$\text{CuSO}_4 \longrightarrow$
С Me	$\text{Na} + \text{Al}(\text{NO}_3)_3 \longrightarrow$
С кислотами	$\text{Al}(\text{NO}_3)_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow$
С основаниями	$\text{MgCl}_2 + \text{KOH} \longrightarrow$
С др. солями	$\text{Na}_2\text{S} + \text{KCl} \longrightarrow$

Удачи!!!