

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

- KHSO_4

- СРЕДНИЕ

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

- ОСНОВНЫЕ

- CuOHCl

- КОМПЛЕКСНЫЕ

- 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 ₃
---------	-----------------------

Сульфат	2- SO ₄
---------	-----------------------

НОМЕНКЛАТУРА

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

Нитрат	- NO ₃
--------	----------------------

Карбонат	2- CO ₃
----------	-----------------------

силикат	2- SiO ₃
---------	------------------------

фосфат	3- PO ₄
--------	-----------------------

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!!!