

Учим химию



СОЛИ



Классификация неорганических веществ

1. Определение

2. Классификация СОЛЕЙ;

3. НОМЕНКЛАТУРА.

4. Получение СОЛЕЙ;

5. Химические свойства СОЛЕЙ.



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

Me + к.о.

= соль

Классификация солей



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!!!