

Классы неорганических соединений

1. Оксиды
2. Кислоты
3. Соли
4. Основания

**Соли – это сложные вещества,
состоящие из атомов металла и
кислотного остатка**

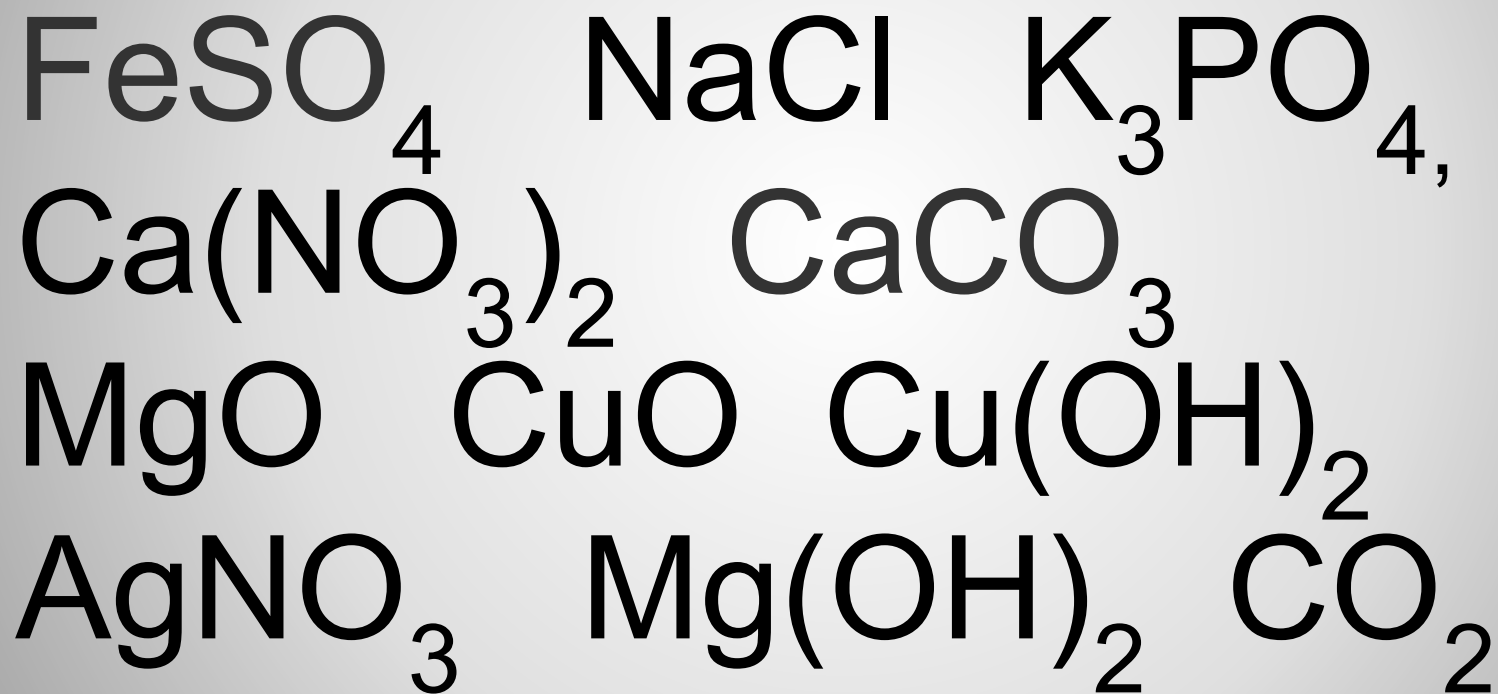
Общая формула кислот – $\text{Me} \frac{\text{A}}{\text{x}} \text{y}$

Me- металл

A – кислотный остаток

x, y – число атомов

Выбрать формулы солей:



СОЛИ

Средние (нормальные)

Кислые

Основные

Двойные

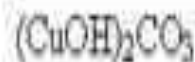
Соли, получающиеся полным одновременным замещением всех атомов водорода в кислоте на атомы металла



Соли, содержащие в своём составе помимо атомов металла и кислотного остатка один или несколько атомов водорода



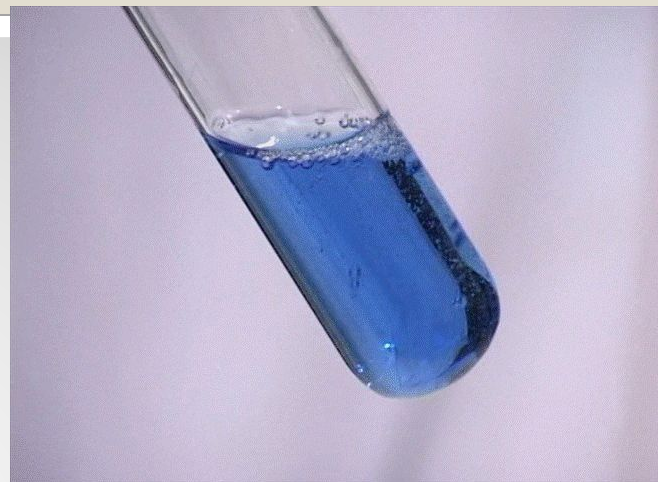
Соли, содержащие в своём составе помимо атомов металла и кислотного остатка одну или несколько гидроксигрупп



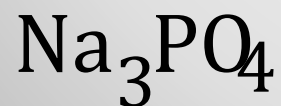
Соли, получающиеся одновременным замещением атомов водорода в кислоте на атомы разных металлов



Соли



Растворимые
в воде



Нерастворимые
в воде



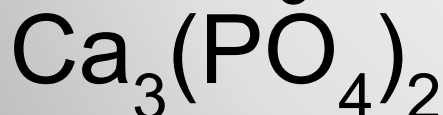
Название
кислотного
остатка

Название металла
(в Р.п.)

Указание
валентности
(если она
переменная)



нитрат натрия



фосфат кальция



сульфат алюминия

Составление названий веществ:

Составление формул солей

Порядок действий	Пример
1. Записать химические знаки металла и кислотного остатка, указать валентность	$\begin{array}{cc} \text{II} & \text{I} \\ \text{Mg} & \text{NO}_3 \end{array}$
2. Найти наименьшее общее кратное	$\text{II} * \text{I} = 2$
3. Разделить полученное число на валентность каждого элемента	$\begin{array}{l} 2 : \text{II} = 1 \\ 2 : \text{I} = 2 \end{array}$
4. Полученная формула	$\begin{array}{cc} \text{II} & \text{I} \\ \text{Mg} & (\text{NO}_3)_2 \end{array}$