

Классы неорганических соединений

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

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

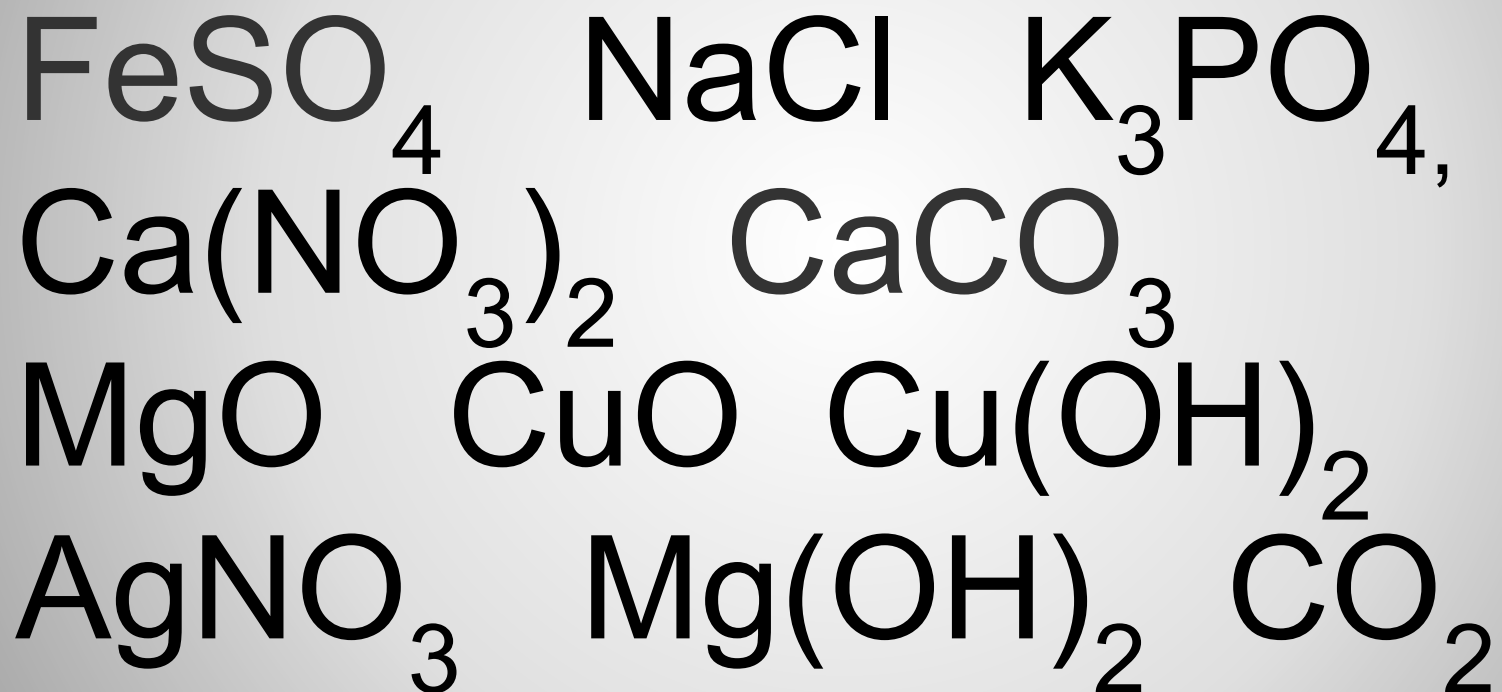
Общая формула кислот – $\text{Me} \text{A}_{\text{x}} \text{y}$

Me- металл

A – кислотный остаток

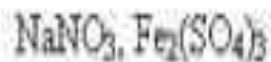
x, y – число атомов

Выбрать формулы солей:





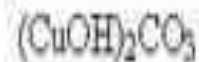
Соли,
получающиеся
полным
одновременным
замещением
всех атомов
водорода в
кислоте на
атомы металла



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



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



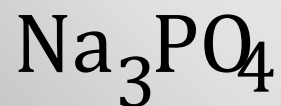
Соли,
получающиеся
одновременным
замещением
атомов
водорода в
кислоте на
атомы разных
металлов



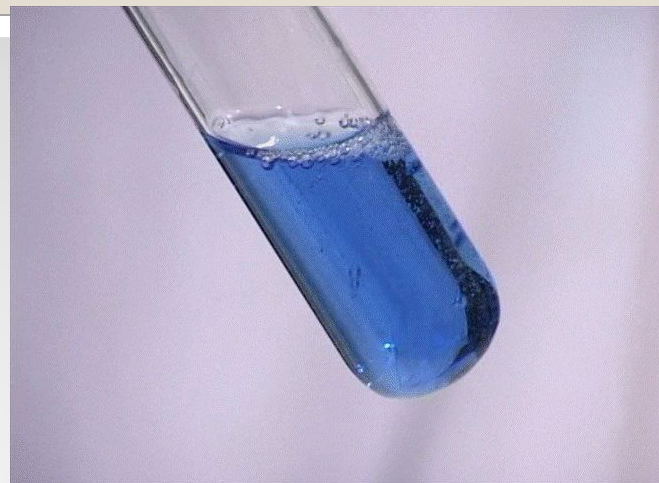
Соли



Растворимые
в воде



Нерастворимые
в воде



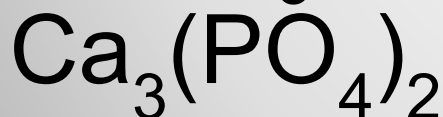
Название
кислотного
остатка

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	$\begin{array}{cc} \text{II} & \text{I} \\ \text{Mg} & (\text{NO}_3)_2 \end{array}$