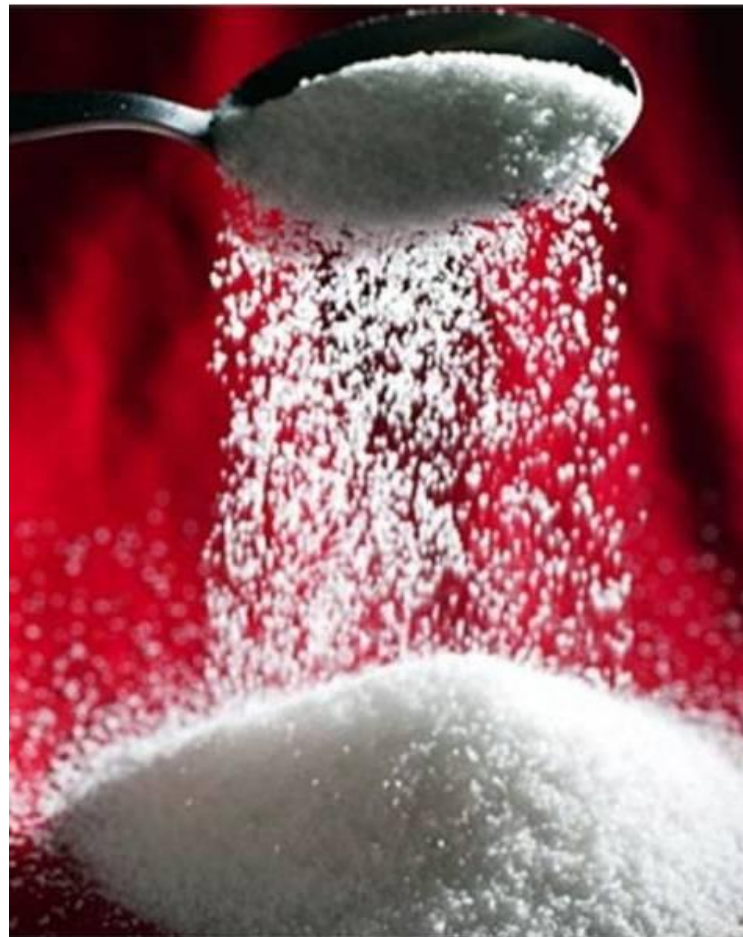
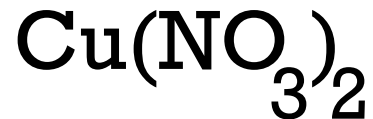
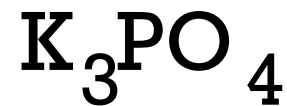
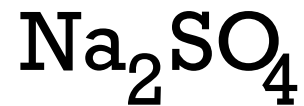


Соли и их классификация



Чем объединены и чем отличаются
перечисленные соединения:



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

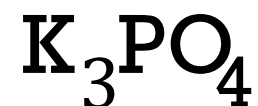
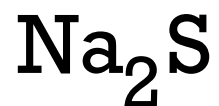
Общая формула кислот – $\text{Me} \text{A}_x \text{y}$

x, y – число атомов

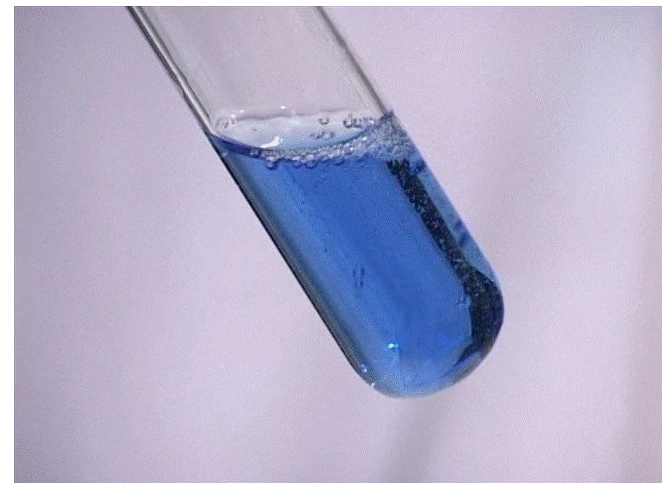
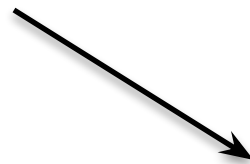
A – кислотный

остаток

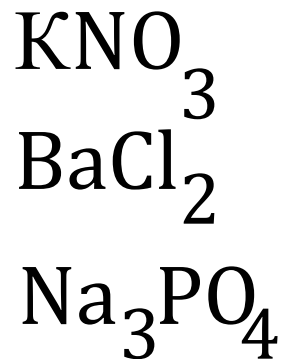
Выбрать формулы солей:



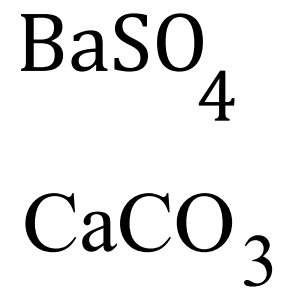
Соли



Растворимые
в воде



Нерастворимые
в воде



Составление названий веществ:

Название
кислотного
остатка

Название металла
(в Р.п.)

Указание
валентности
(если она
переменная)

KNO_3 - нитрат калия

BaSO_4 – сульфат бария

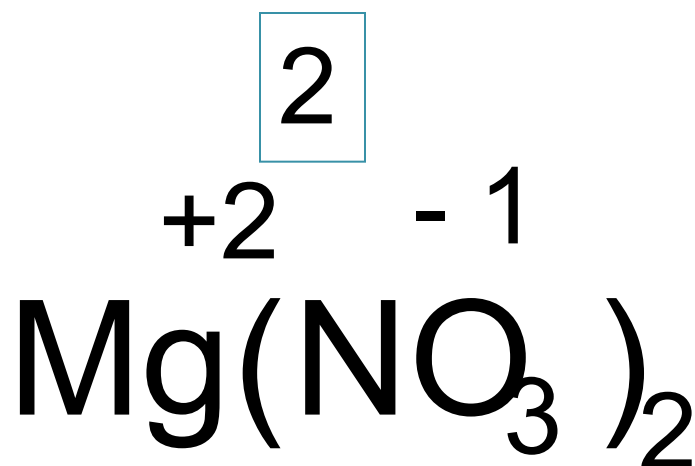
AlCl_3 – хлорид алюминия

Составление формул солей

Порядок действий	Пример
1. Записать химические знаки металла и кислотного остатка, указать степень окисления	$+2 \quad -1$ Mg NO ₃
2. Найти наименьшее общее кратное	$2 * 1 = 2$
3. Разделить полученное число на степень окисления каждого элемента	$2 : 2 = 1$ $2 : 1 = 2$
4. Полученная формула	$+2 \quad -1$ Mg (NO ₃) ₂

Составление формул солей

нитрат магния



3. Разделить полученное число на степень окисления каждого элемента
1. Записать химические знаки металла и кислотного остатка
2. Умножить наименьшее общее кратное на наименьшее общее кратное, указать степень окисления

Расставьте индексы и дайте названия следующим веществам:



Составьте формулы следующих солей:

Нитрат меди (II) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

Хлорид ртути (II) HgCl_2

Силикат магния MgSiO_3

Нитрат натрия NaNO_3

Карбонат кальция CaCO_3