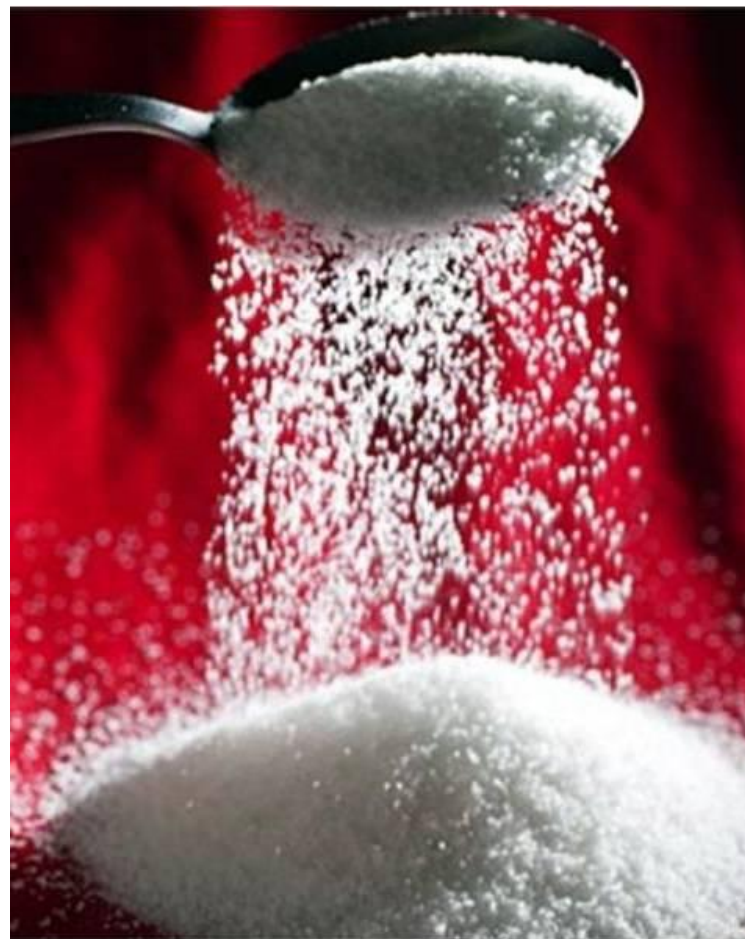
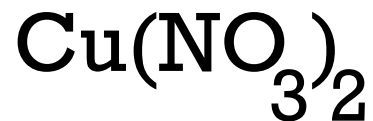
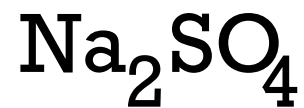


Классы неорганических соединений

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



Чем объединены и чем отличаются
перечисленные соединения:



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

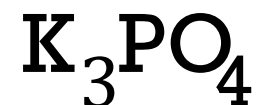
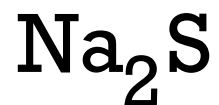
Общая формула кислот – $\text{Me} \text{A}_x \text{y}$

x, y – число атомов

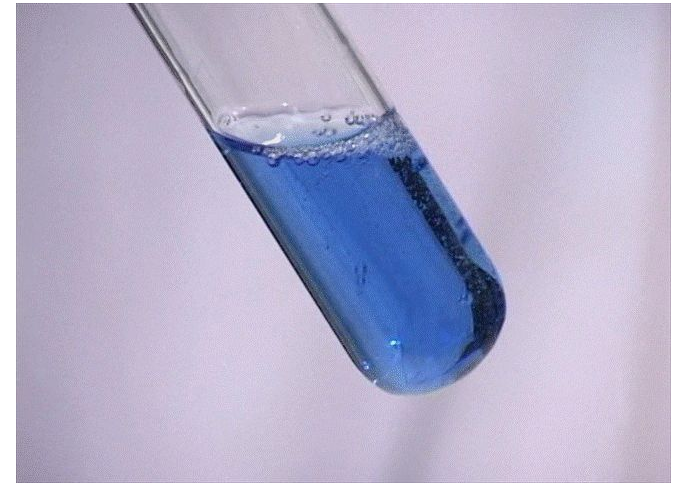
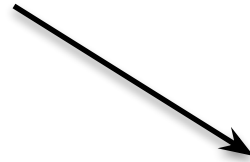
A – кислотный

остаток

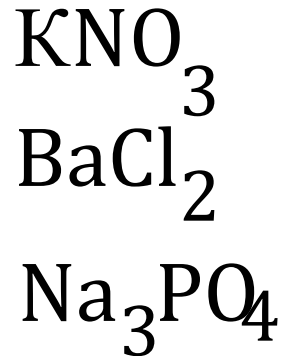
Выбрать формулы солей:



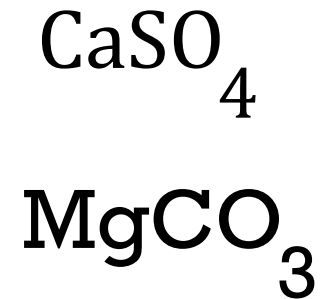
Соли



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

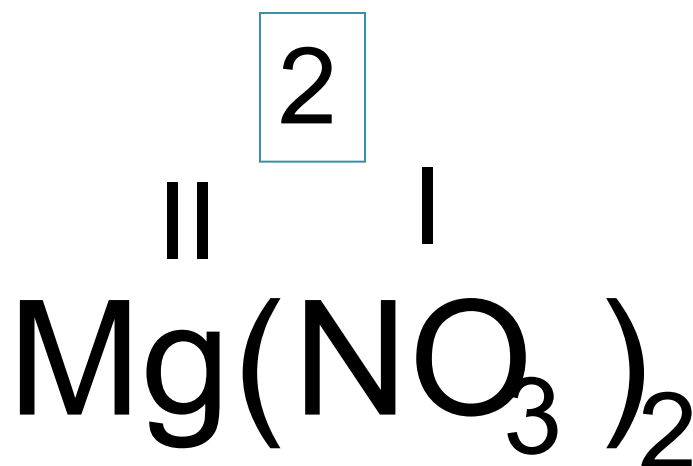
AlCl_3 – хлорид алюминия

Составление формул солей

Порядок действий	Пример
1. Записать химические знаки металла и кислотного остатка, указать 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	$2 : \text{II} = 1$ $2 : \text{I} = 2$
4. Полученная формула	$\begin{array}{cc} \text{II} & \text{I} \\ \text{Mg} & (\text{NO}_3)_2 \end{array}$

Составление формул солей

нитрат магния



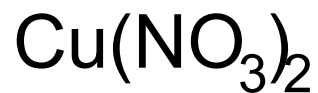
3. Разделить полученное число на валентность каждого элемента металла и кислотного остатка
1. Записать химические знаки
2. Найти наименьшее общее кратное указать валентность

Расставьте индексы и дайте названия следующим веществам:



Составьте формулы следующих солей:

Нитрат меди (II)



Хлорид ртути (II)



Силикат магния



Нитрат натрия



Карбонат кальция

