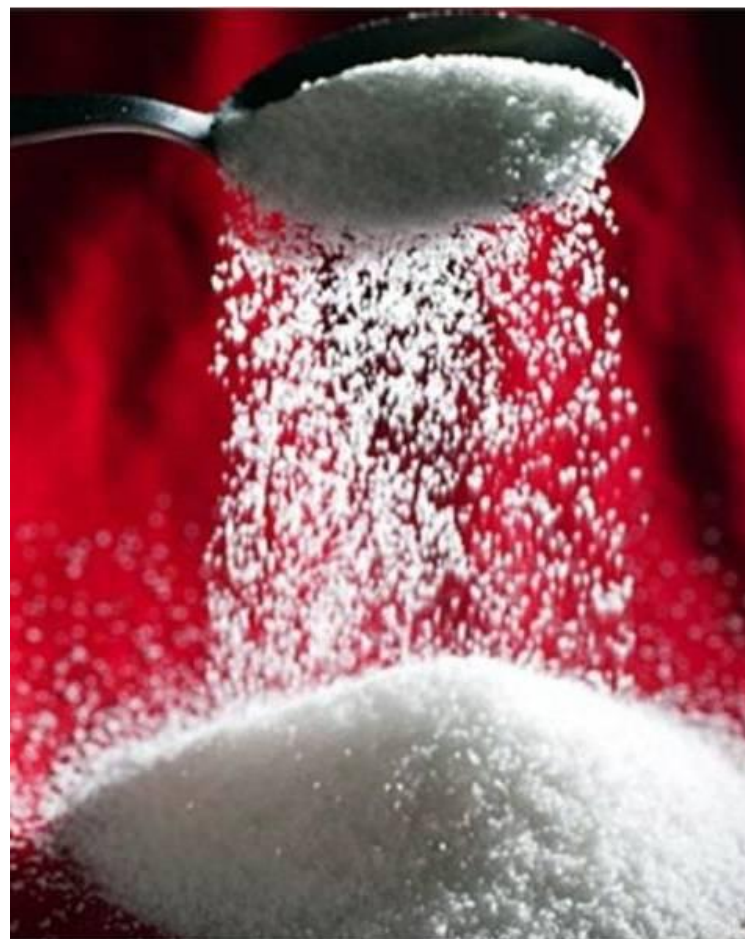
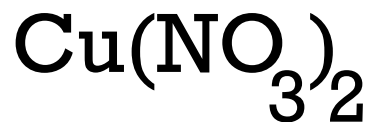
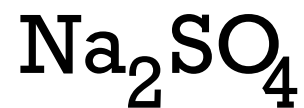


Классы неорганических соединений

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

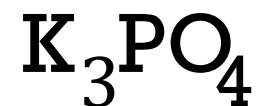
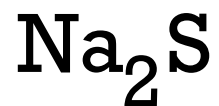
Общая формула кислот – $\text{Me} \text{A}_x \text{y}$

x, y – число атомов

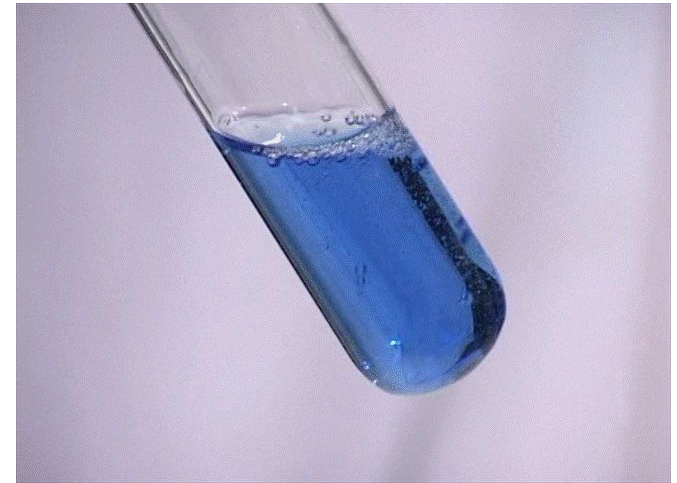
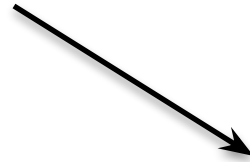
A – кислотный

остаток

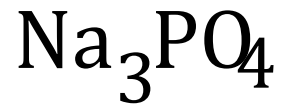
Выбрать формулы солей:



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

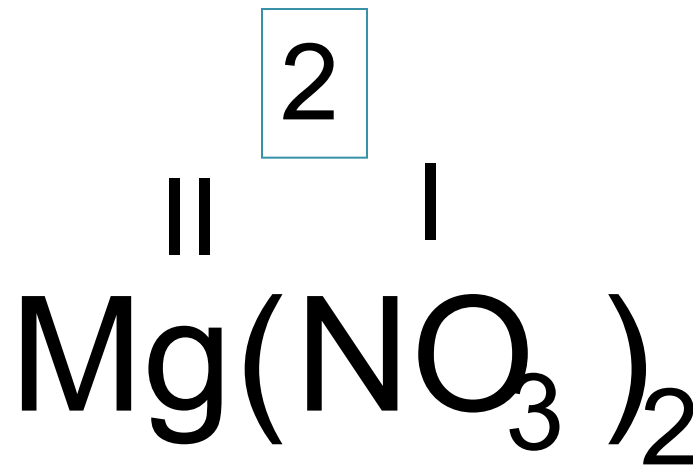
AlCl_3 – хлорид алюминия

Составление формул солей

Порядок действий	Пример
1. Записать химические знаки металла и кислотного остатка, указать валентность	II I Mg NO ₃
2. Найти наименьшее общее кратное	II * I = 2
3. Разделить полученное число на валентность каждого элемента	2 : II = 1 2 : I = 2
4. Полученная формула	II I Mg (NO ₃) ₂

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) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

Хлорид ртути (II) HgCl_2

Силикат магния MgSiO_3

Нитрат натрия NaNO_3

Карбонат кальция CaCO_3