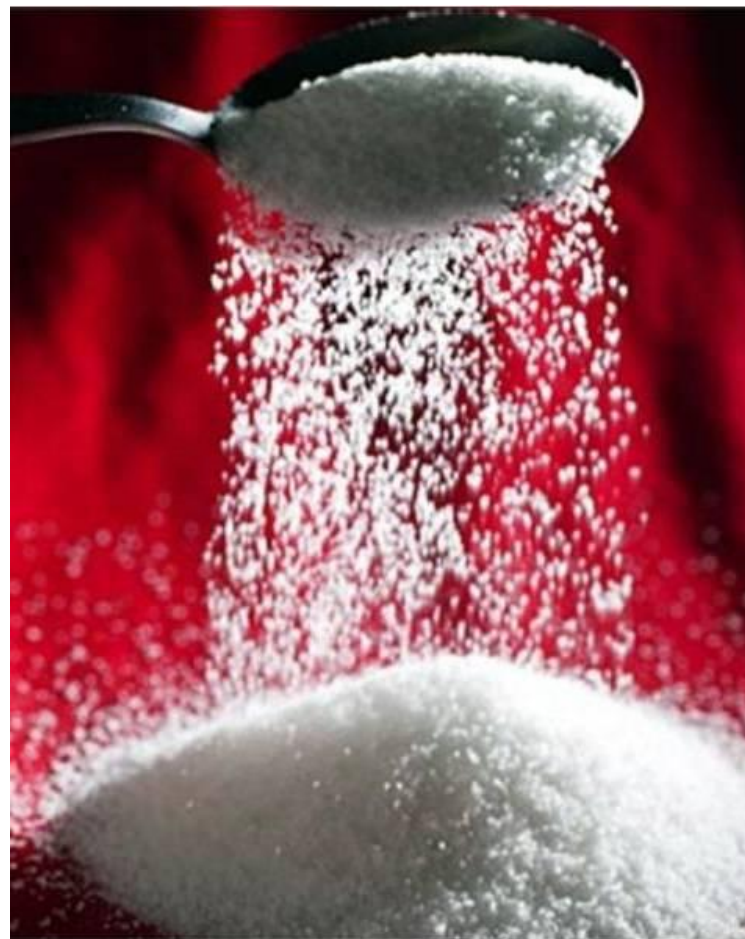
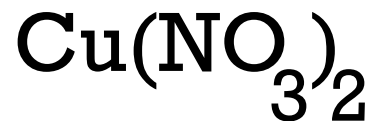
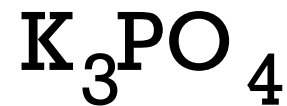
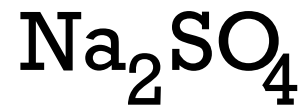


# Классы неорганических соединений

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

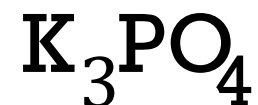
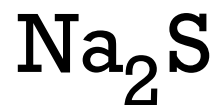
Общая формула кислот –  $\text{Me} \text{A}_x \text{y}$

**x, y** – число атомов

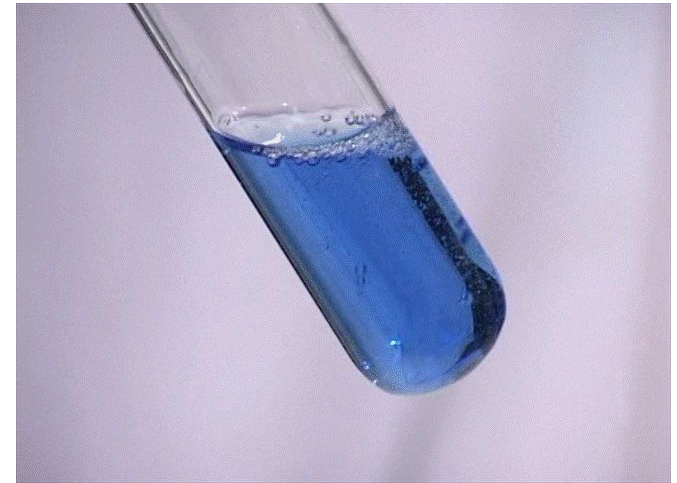
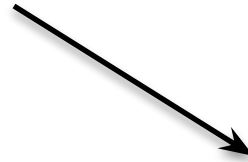
**A** – кислотный

**остаток**

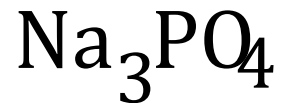
# Выбрать формулы солей:



# Соли



Растворимые  
в воде



Нерастворимые  
в воде



# Составление названий веществ:

Название  
кислотного  
остатка

Название металла  
(в Р.п.)

Указание  
валентности  
(если она  
переменная)

$\text{KNO}_3$  - нитрат калия

$\text{BaSO}_4$  – сульфат бария

$\text{AlCl}_3$  – хлорид алюминия

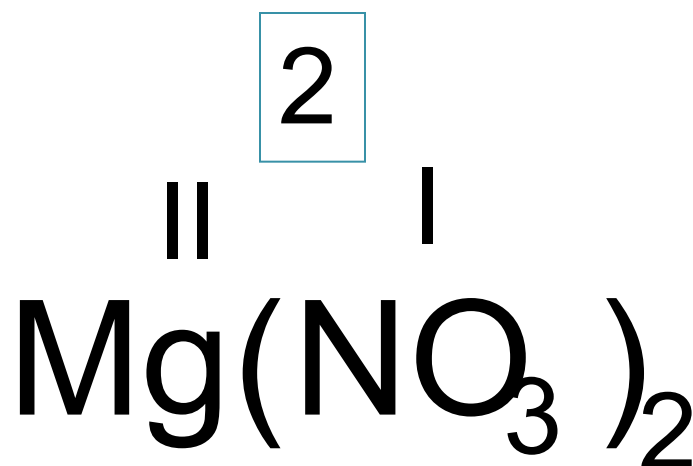
# Составление формул солей

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)       $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

Хлорид ртути (II)       $\text{HgCl}_2$

Силикат магния       $\text{MgSiO}_3$

Нитрат натрия       $\text{NaNO}_3$

Карбонат кальция       $\text{CaCO}_3$