

# Классификация СЛОЖНЫХ неорганических веществ

*СОЛИ*

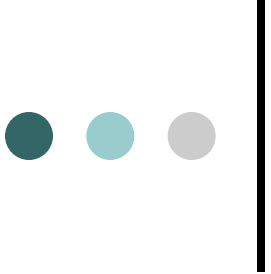
# Сложные вещества



# ЦЕЛИ УРОКА:

- ▣ *дать определение солям,*
- ▣ *рассмотреть состав солей,*
- ▣ *классифицировать соли,*
- ▣ *ознакомиться с номенклатурой солей.*





Соли - это сложные  
вещества, состоящие из  
ионов металла и кислотного  
остатка.



# Классификация



## 1. По составу кислотного остатка

средние

СОЛИ

кислые



# Номенклатура средних солей

1. Название кислотного остатка
2. Наименование металла в родительном падеже



хлорид магния



# Номенклатура кислых солей

1. Указать название кислотного остатка
2. К названию кислотного остатка прибавить «гидро-»
3. Наименование металла в родительном падеже



гидро сульфат

натрия



# ПРОВЕРЬ СЕБЯ

1. Формула соли это:

- а)  $\text{NaOH}$     б)  $\text{HCl}$     в)  $\text{CuCl}_2$     г)  $\text{SO}_3$

2. Состав солей:

- а) ион металла и кислотный остаток;  
б) ион водорода и кислотный остаток;  
в) ион металла и гидроксид - ион.

3. Выберите кислую соль:

- а)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$     б)  $\text{NaHSO}_4$     в)  $\text{K}_3\text{PO}_4$

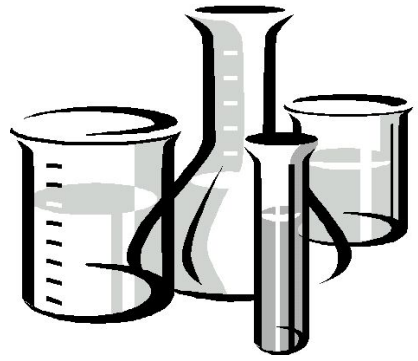
4. Формула хлорида кальция:

- а)  $\text{CaBr}_2$     б)  $\text{CaI}_2$     в)  $\text{CaSO}_4$     г)  $\text{CaCl}_2$

5. Название соли  $\text{Na}_2\text{SO}_4$

- а) карбонат натрия; б) сульфит натрия;  
в) сульфат натрия; г) сульфид натрия





# ОТВЕТЫ

1. В

2. А

3. Б

4. Г

5. В



# ИТОГИ

- Если ты ответил правильно на все вопросы – получи отметку «5»
- Если все же ты ошибся, но всего 1 лишь раз, твоя отметка «4»
- Кто ошибся 2 раза, получил отметку «3»
- Остальным сегодня не повезло!