

Классификация сложных неорганических веществ

СОЛИ

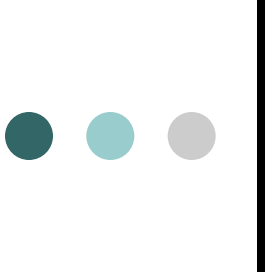
Сложные вещества



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) NaOH б) HCl в) CuCl_2 г) 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) Na_2SO_4 б) NaHSO_4 в) K_3PO_4

4. Формула хлорида кальция:

- а) CaBr_2 б) CaI_2 в) CaSO_4 г) CaCl_2

5. Название соли Na_2SO_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!