



ВАЖНЕЙШИЕ КЛАССЫ НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ

СОЛИ





Даны формулы веществ

AgCl , Na_2SO_4 , KNO_3

- Что общего в составе этих веществ?

- Дайте определение данному классу.

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



Ион металла

Кислотный остаток



Ион металла

Кислотный остаток

• Соляная кислота

• Серная

• Азотная

• Сероводородная

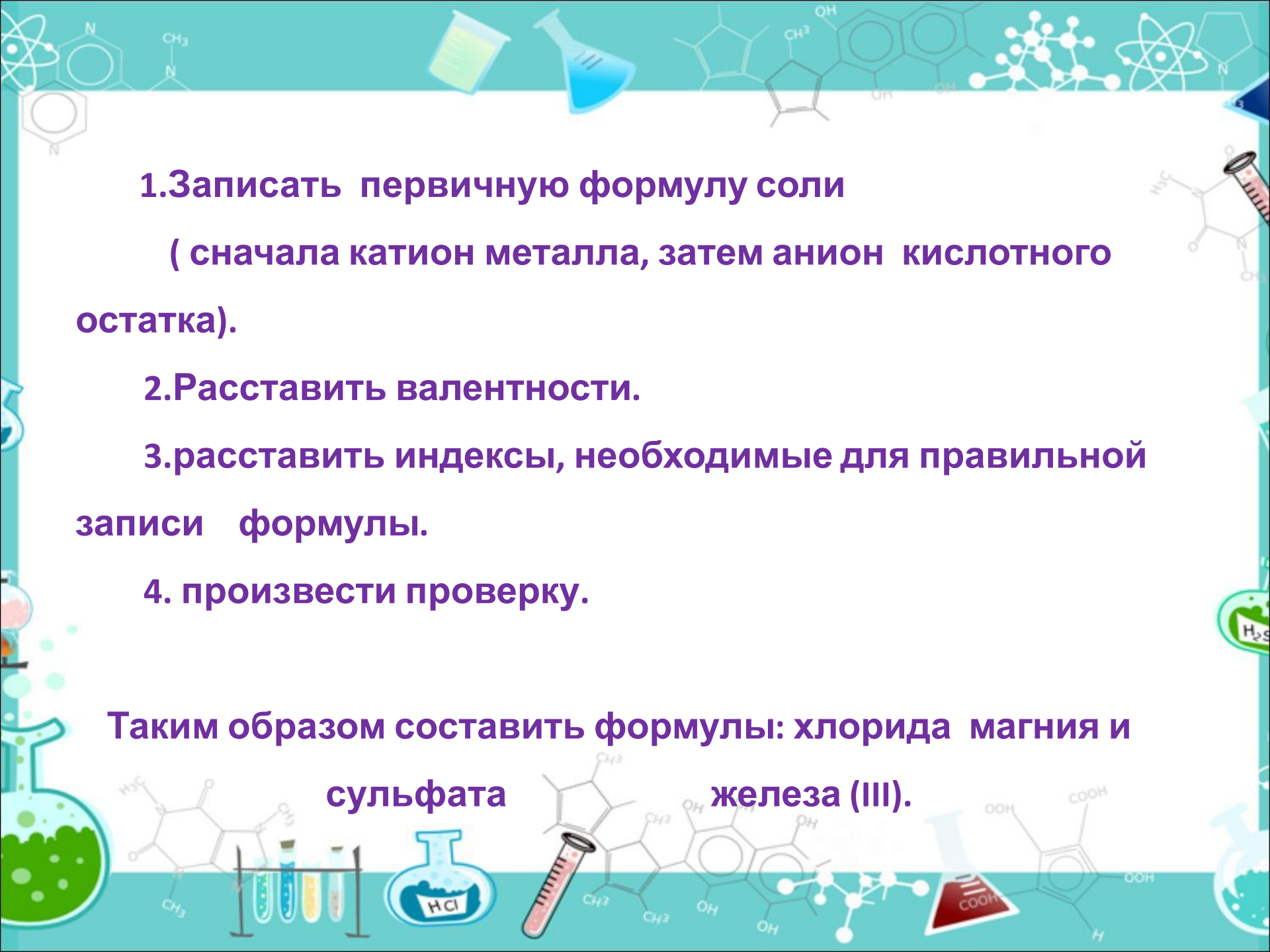
• Фосфорная

• Иодоводородная

• Угольная

Распределите кислоты в таблице

| Кислоты | Бескислородны е | Кислородсодер жащие |
|---------|--------------------|------------------------|
| | Одноосновны е | |
| | Двухосновны е | |
| | Трехосновны е | |

- 
1. Записать первичную формулу соли
(сначала катион металла, затем анион кислотного остатка).
 2. Расставить валентности.
 3. расставить индексы, необходимые для правильной записи формулы.
 4. произвести проверку.

Таким образом составить формулы: хлорида магния и сульфата железа (III).

Номенклатура средних солей

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



хлорид магния



Классификация

1. По составу кислотного остатка

средние основные(гидроксо) кислые (гидро)



Записать формулы гидросульфита калия
и
гидроксофосфида магния.



Домашнее задание:

Составить формулы веществ, найти и
выписать области применения:

- калийная селитра (нитрат калия)
- поваренная соль (хлорид натрия)
- ляпис (нитрат серебра)
- норвежская селитра (нитрат кальция)