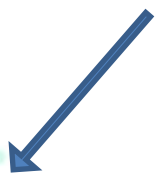




ВАЖНЕЙШИЕ КЛАССЫ НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ

СОЛИ

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



Ион
металла

Кислотный
остаток



Ион
металла

Кислотный
остаток

Классификация

1. По составу кислотного остатка

средние

СОЛИ

кислые

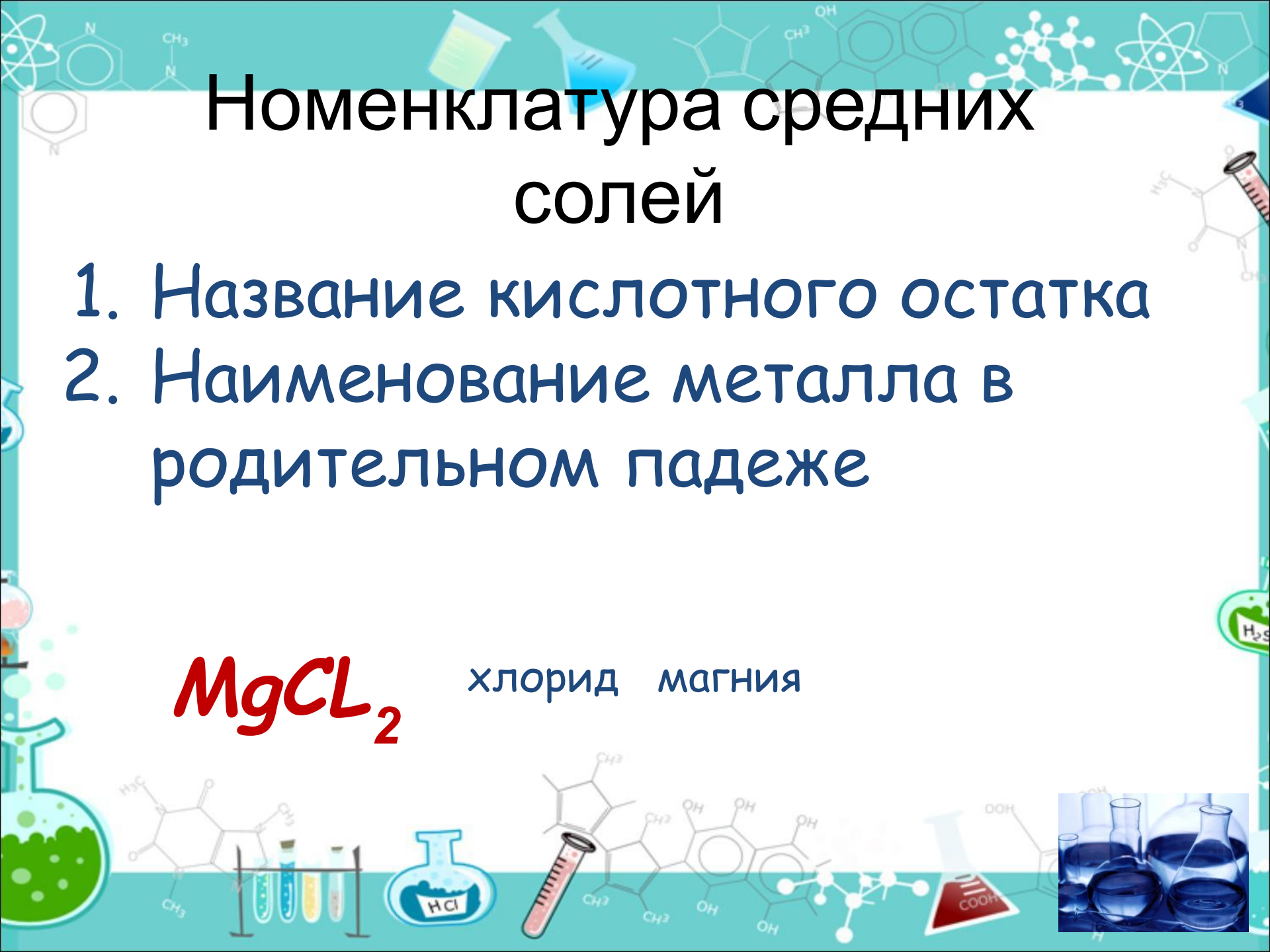


Номенклатура средних солей

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

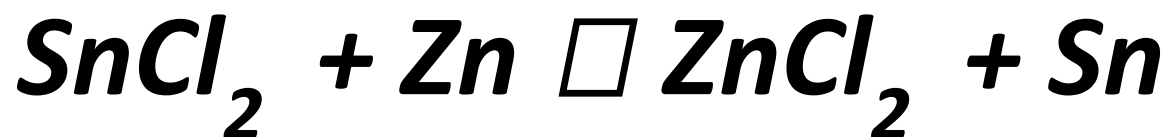


гидро сульфат

натрия

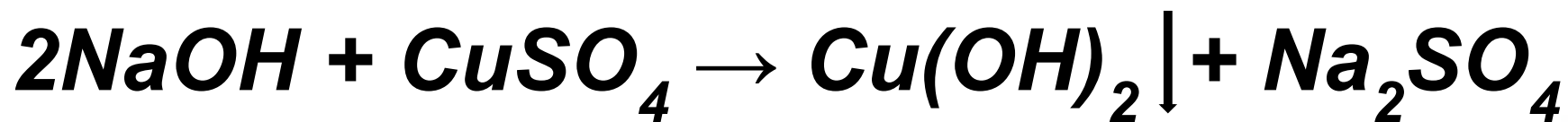
Химические свойства

1. Взаимодействие с металлами:



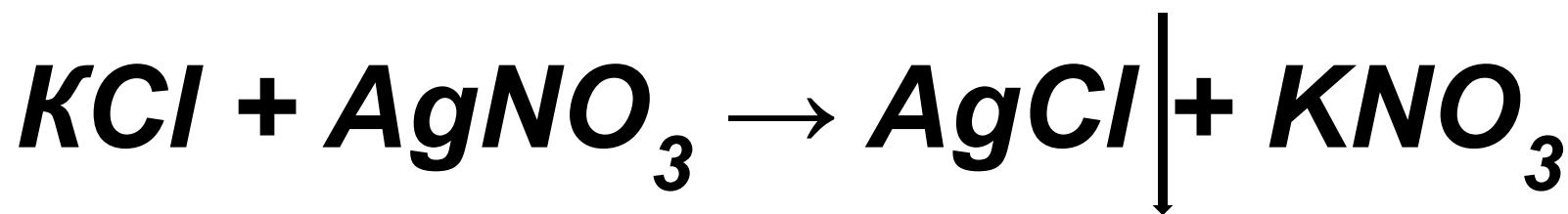
Химические свойства

2. Взаимодействие со щелочами:



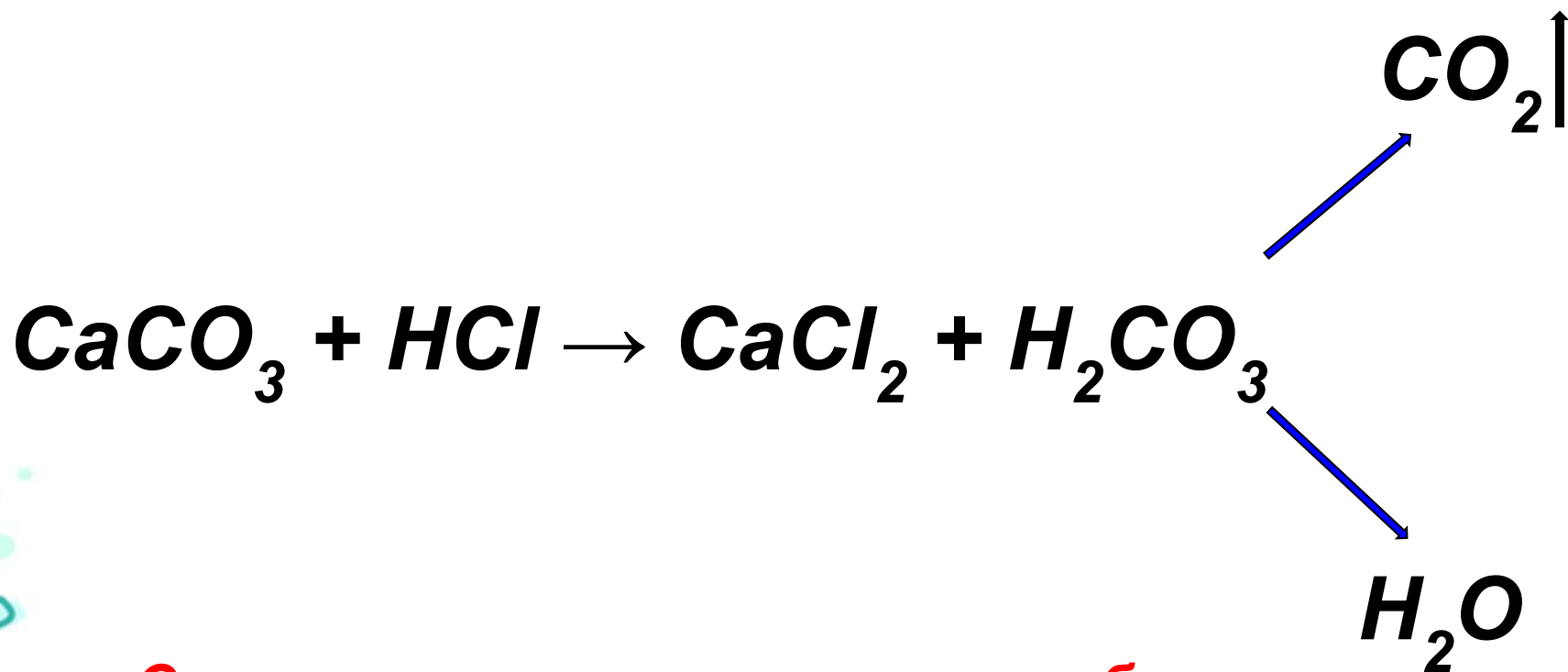
Химические свойства

3. Взаимодействие солей между собой



Химические свойства

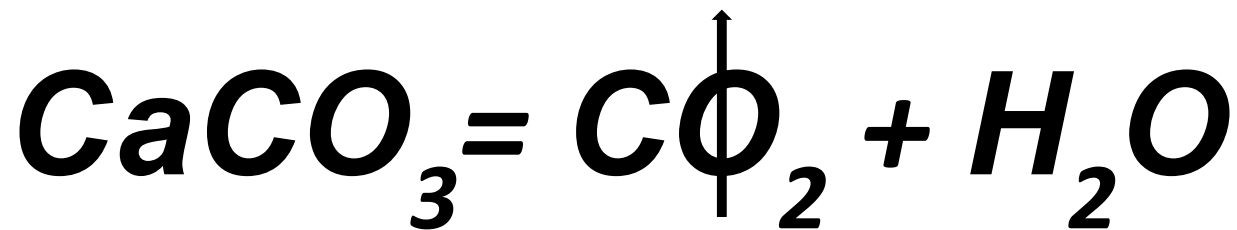
4. Взаимодействие с кислотами:



Сильные кислоты вытесняют более слабые из их солей!

Химические свойства

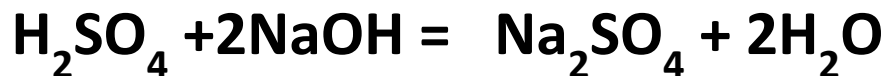
- Разложение при нагревании



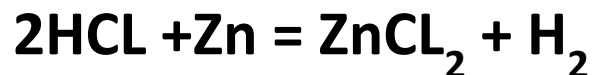
Способы получения

Основаны на химических свойствах оксидов, оснований, кислот

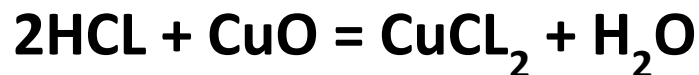
- 1. Кислота + основание = СОЛЬ + вода



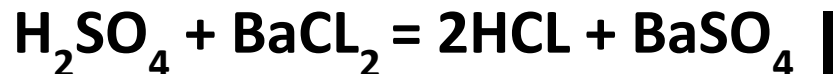
- 2. Кислота + металл = СОЛЬ + водород



- 3. Кислота + основной оксид = СОЛЬ + вода



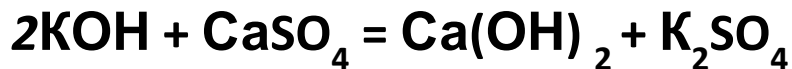
- 4. Кислота + соль = новая кислота + новая СОЛЬ



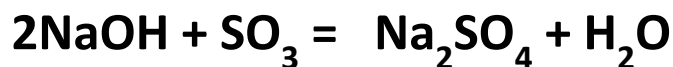
Условия: в результате реакции должны получиться газ, осадок или вода.

Способы получения

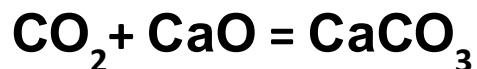
- 5. Основание + соль = новое основание + новая соль



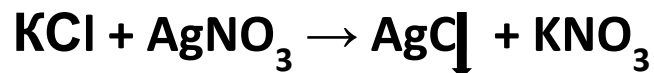
- 6. Основание + кислотный оксид = соль + вода



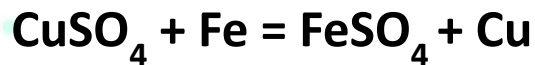
- 7. Кислотный оксид + основной оксид = соль



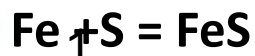
- 8. Соль + соль = новая соль + новая соль



- 9. Соль + металл = новая соль + металл



- 10. Металл + неметалл = соль



С
П
О
Б
О
В

1
0
С
П
О
Б

С
О
Л
Ь