



# 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

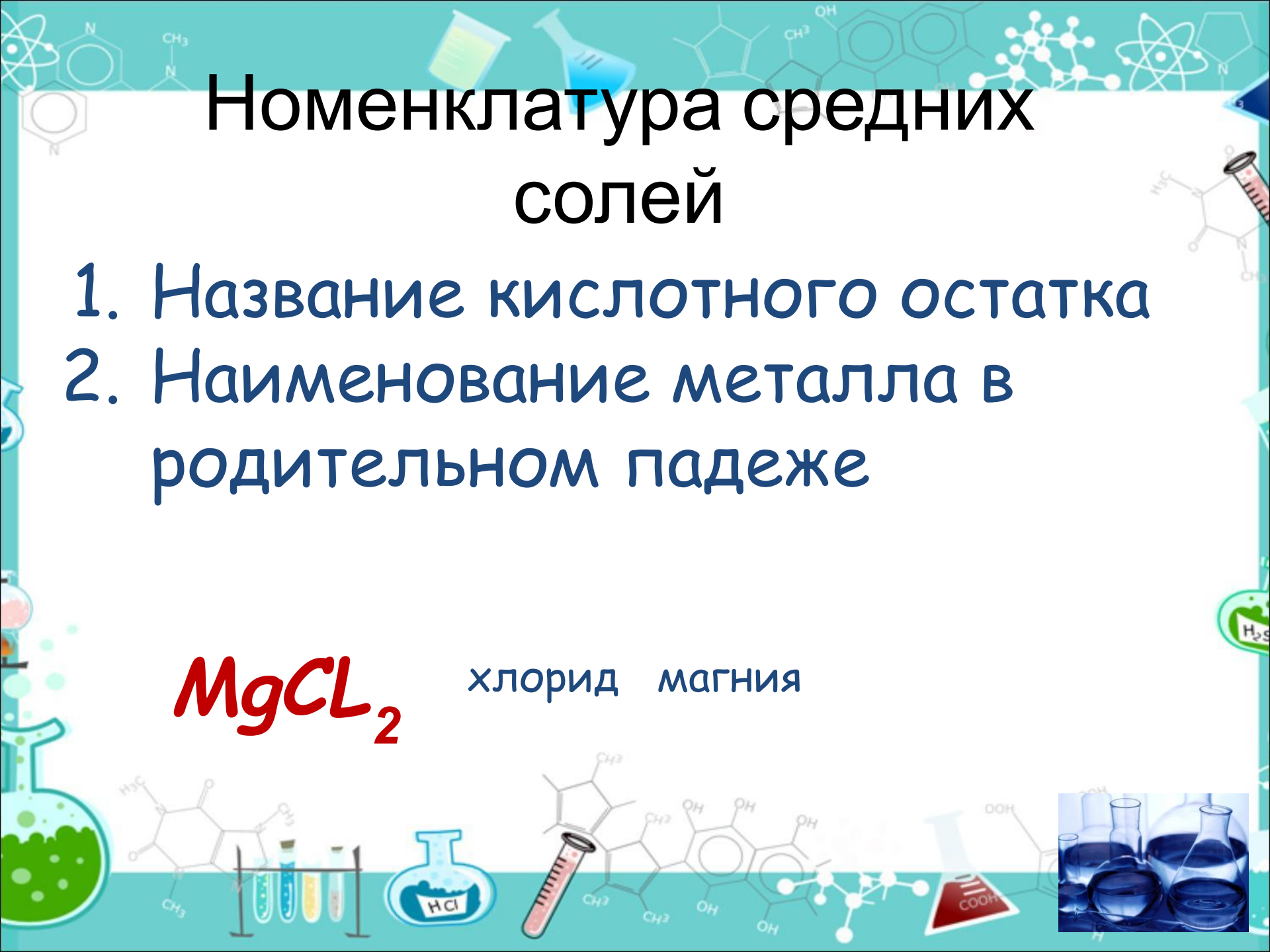


# Номенклатура средних солей

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



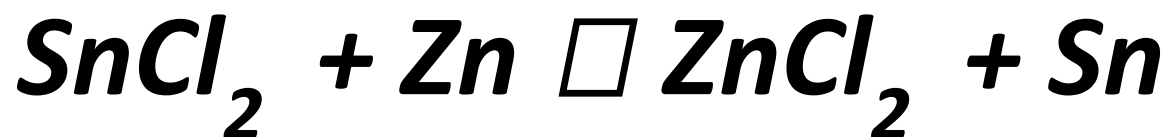
гидро сульфат

натрия



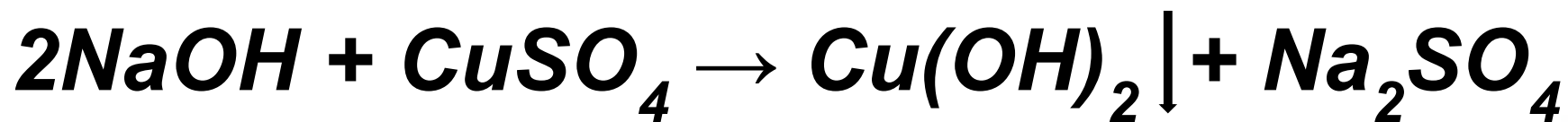
# Химические свойства

## 1. Взаимодействие с металлами:



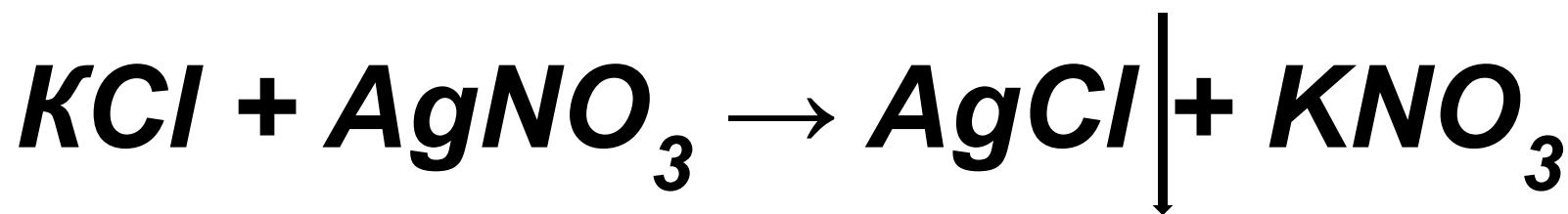
# Химические свойства

## 2. Взаимодействие со щелочами:



# Химические свойства

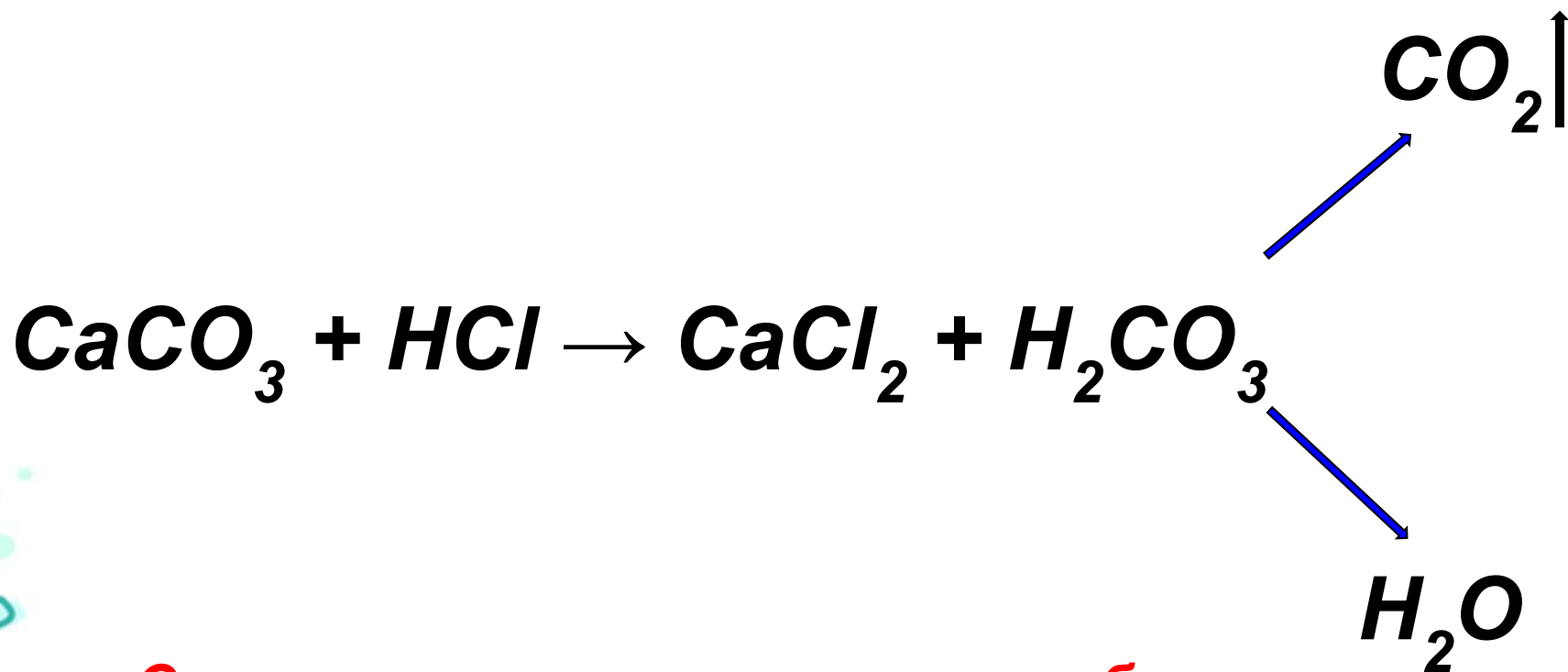
## 3. Взаимодействие солей между собой





# Химические свойства

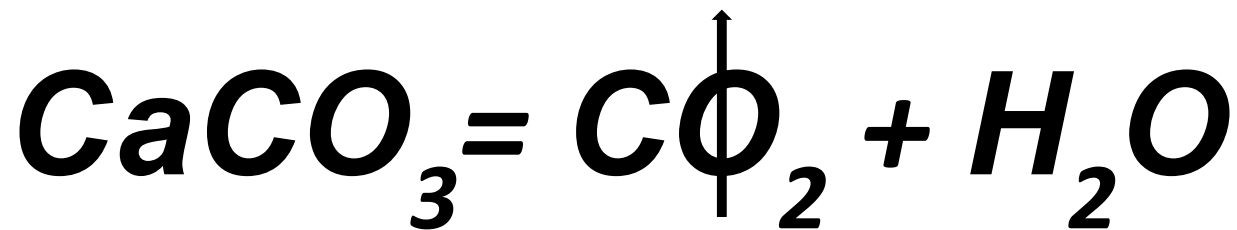
## 4. Взаимодействие с кислотами:



**Сильные кислоты вытесняют более слабые из их солей!**

# Химические свойства

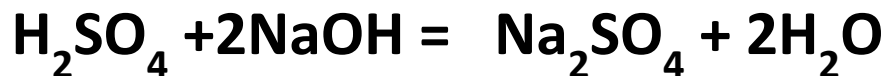
- *Разложение при нагревании*



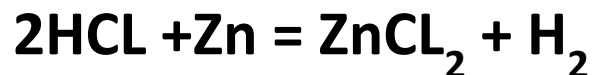
# Способы получения

Основаны на химических свойствах оксидов, оснований, кислот

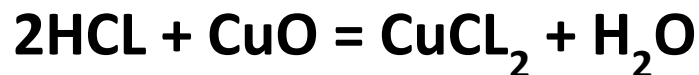
- 1. Кислота + основание = СОЛЬ + вода



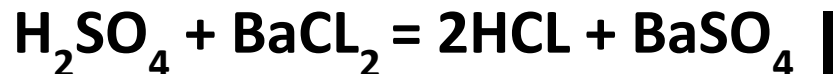
- 2. Кислота + металл = СОЛЬ + водород



- 3. Кислота + основной оксид = СОЛЬ + вода



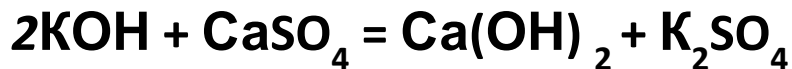
- 4. Кислота + соль = новая кислота + новая СОЛЬ



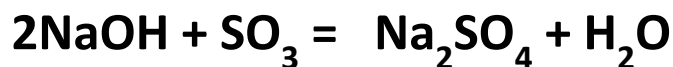
Условия: в результате реакции должны получиться газ, осадок или вода.

# Способы получения

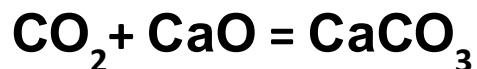
- 5. Основание + соль = новое основание + новая соль



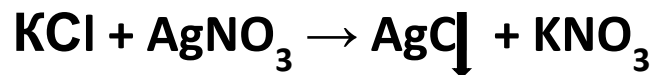
- 6. Основание + кислотный оксид = соль + вода



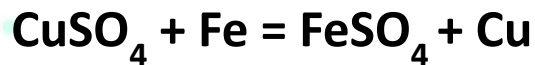
- 7. Кислотный оксид + основной оксид = соль



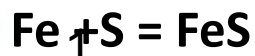
- 8. Соль + соль = новая соль + новая соль



- 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