

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

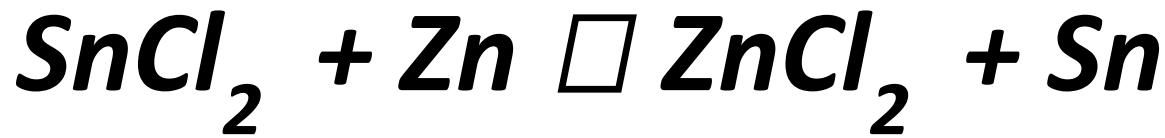
1. Указать название кислотного остатка
2. К названию кислотного остатка
прибавить «~~ион~~ат» ***NaHSO₄***
3. Наименование металла в
родительном падеже

гидросульфат

натрия

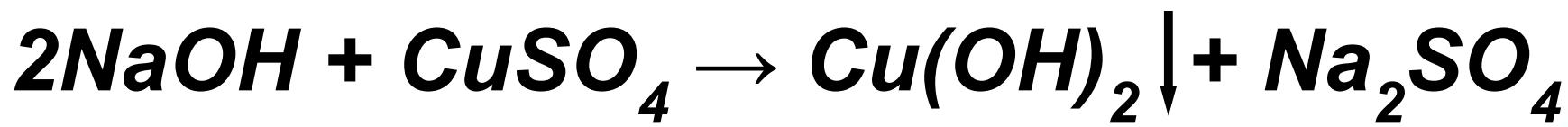
Химические свойства

1. Взаимодействие с металлами:



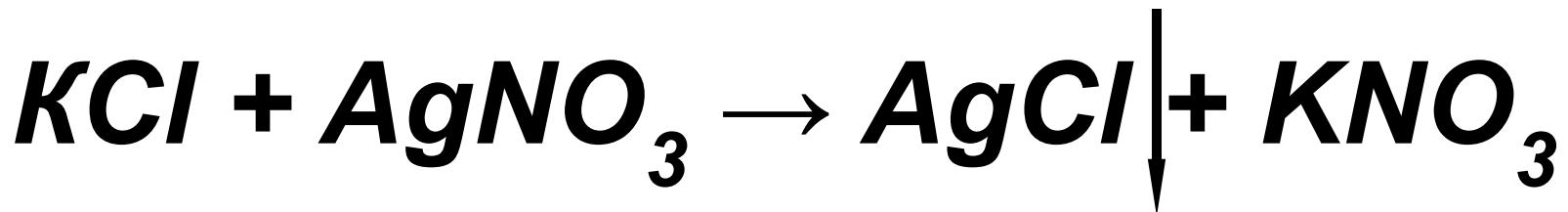
Химические свойства

2. Взаимодействие со щелочами:



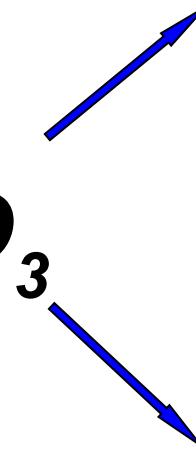
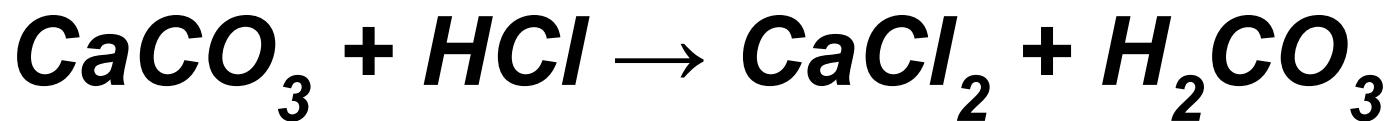
Химические свойства

3. Взаимодействие солей между собой



Химические свойства

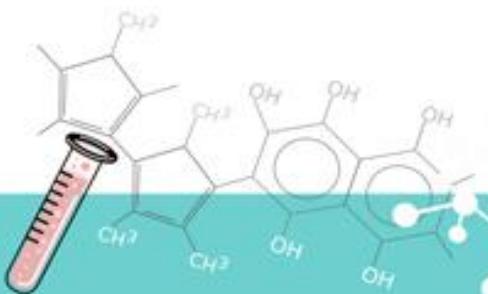
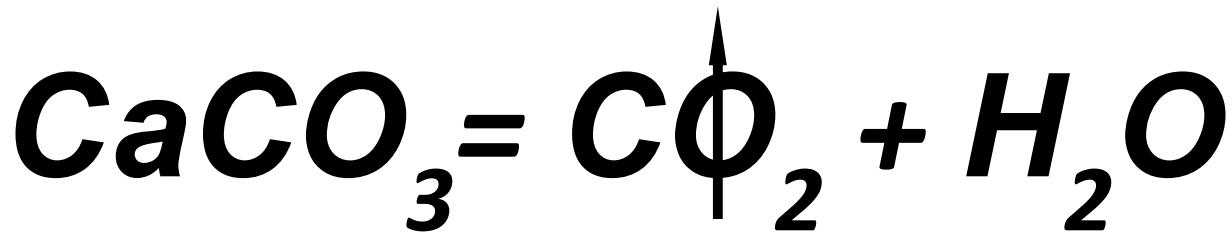
4. Взаимодействие с кислотами:



Сильные кислоты вытесняют более слабые из их солей!

Химические свойства

- Разложение при нагревании



10
спосо
бов

Способы получения

Основаны на химических свойствах оксидов, оснований, кислот

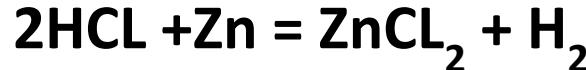
10
спосо
бов

10
спосо
бов

- 1. Кислота + основание = соль + вода



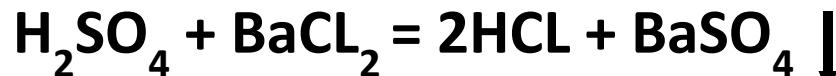
- 2. Кислота + металл = соль + водород



- 3. Кислота + основный оксид = соль + вода



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



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

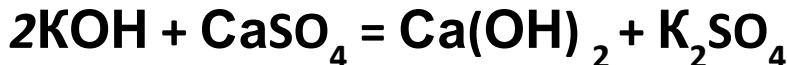
10
спосо
бов

10
спосо
бов

10
спосо
бов

Способы получения

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



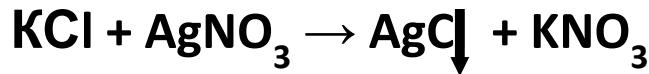
- 6. Основание + кислотный оксид + = соль + вода



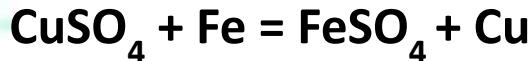
- 7. Кислотный оксид + основный оксид = соль



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



- 9. Соль + металл = новая соль + металл



- 10. Металл + неметалл = соль



10
спосо
бов

10
спосо
бов

10
спосо
бов