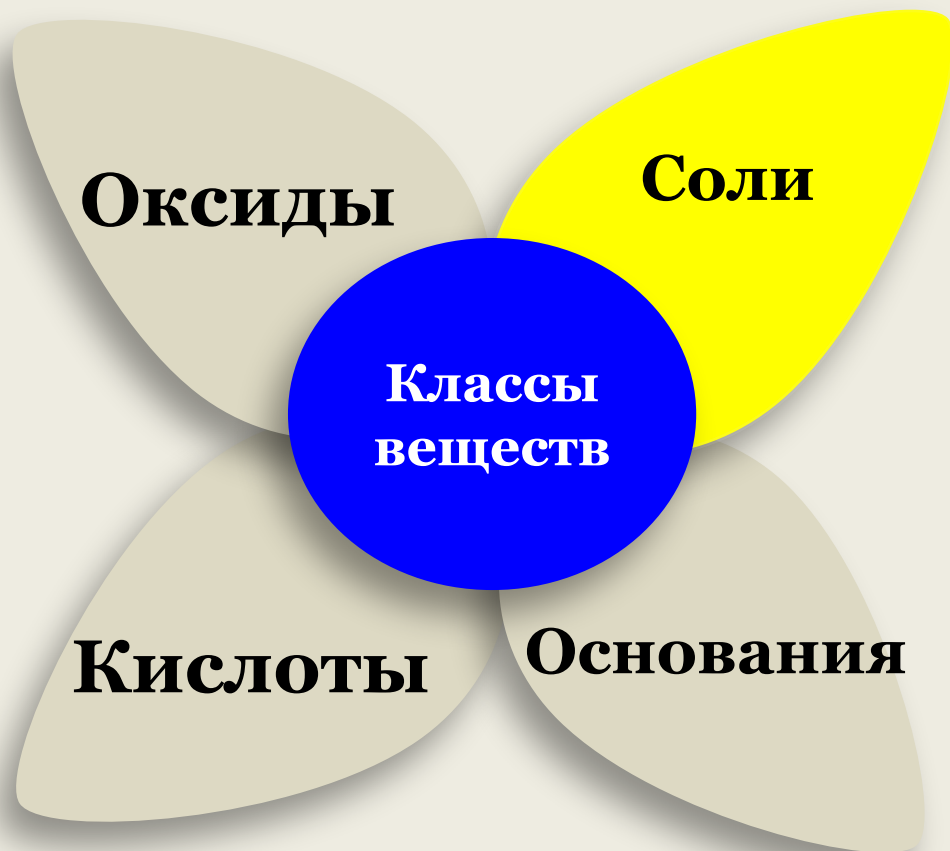


Соли



**Автор: Ширяева Екатерина Константиновна, учитель
МБОУ «СОШ №31» п. Восток Красноармейского
муниципального района Приморского края**

Назовите основные классы неорганических веществ



Соли – сложные вещества, состоящие из атомов металла и кислотных остатков.

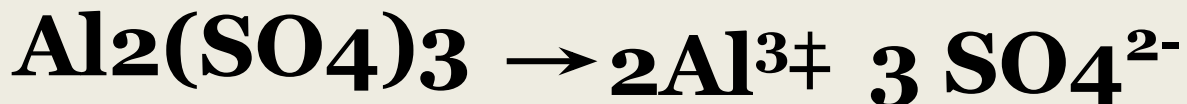
Определите соли



Соли

Соли

Запишите уравнения диссоциации веществ:

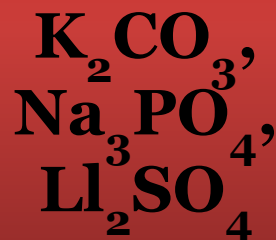


Солями называют электролиты, которые при диссоциации образуют катионы металла и анионы кислотных остатков.

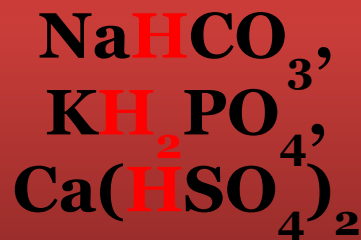
Классификация солей

Соли

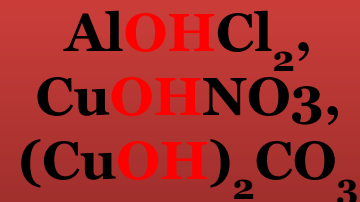
Средние, или
нормальные



Кислые



Основные



Основные соли – это продукты неполного замещения гидроксогрупп в основании на кислотный остаток.

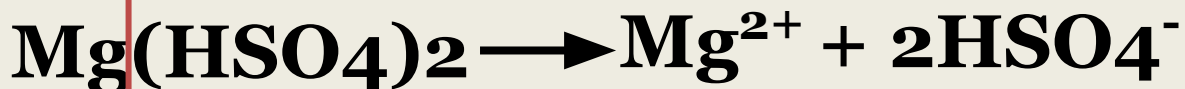


Номенклатура солей

- Na_2CO_3 - карбонат натрия
- CuSO_4 - сульфат меди
- K_3PO_4 - фосфат калия
- NaHCO_3 - гидрокарбонат натрия
- $\text{Mg}(\text{HSO}_4)_2$ - гидросульфат магния
- KH_2PO_4 - дигидрофосфат калия
- $(\text{CuOH})_2\text{CO}_3$ - гидроксокарбонат меди (II)
- AlOHCl_2 - гидроксохлорид алюминия
- MgOHNO_3 - гидроксонитрат магния

Диссоциация солей

Ки
сл
ые



Ос
но
вн
ые



$$+1 - 2 = -1$$



$$+3 - 1 = +2$$

Выберите указанные понятия

**Средние
соли**

KCl

CuOHCl

CaS

BaSO₄

Na₂CO₃

Fe₂O₃

LiNO₃

Zn(OH)₂

**Кислые
соли**

NaHCO₃

CsCl

NaHS

K₂HPO₄

RbNO₃

KH₂PO₄

Ba(OH)₂

Mg(HS)₂

**Основные
соли**

CaOHCl

MgOHNO₃

Fe(OH)₂

Cr(NO₃)₃

AlOHCl₂

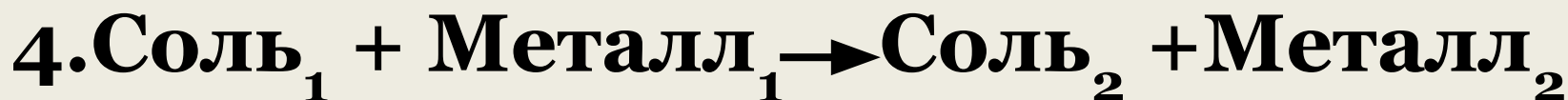
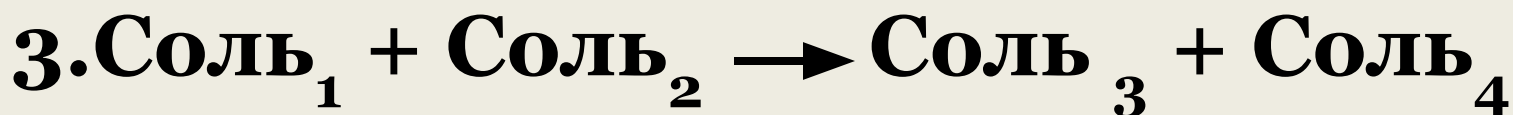
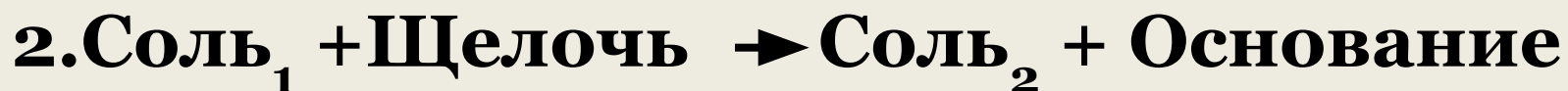
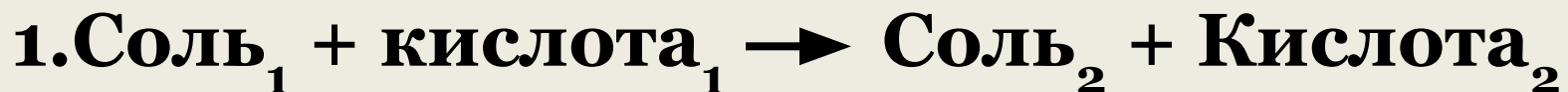
H₂S

(CuOH)₂CO₃

PbSO₄



Химические свойства солей



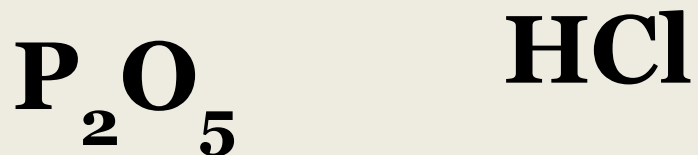
Каждый металл вытесняет из растворов солей все другие металлы, расположенные правее его в ряду напряжений.

Условия:

А) обе соли должны быть растворимыми

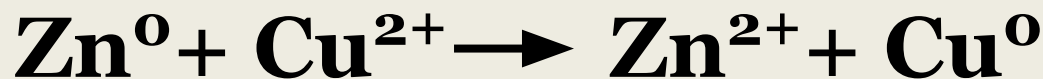
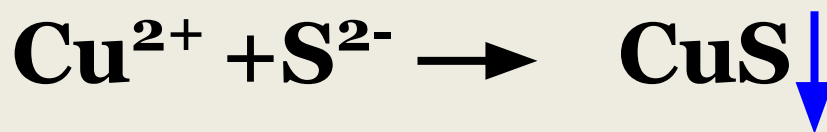
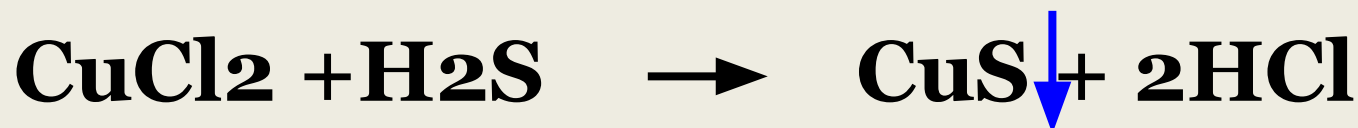
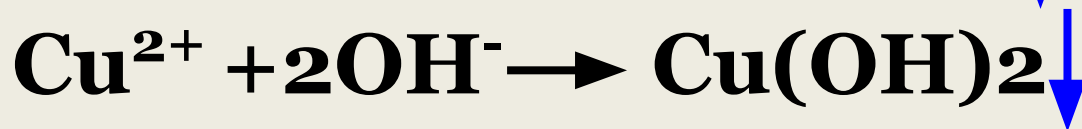
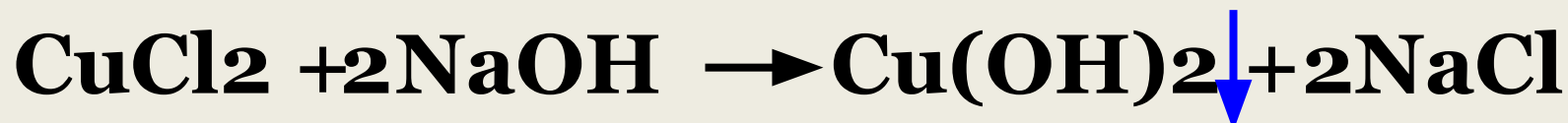
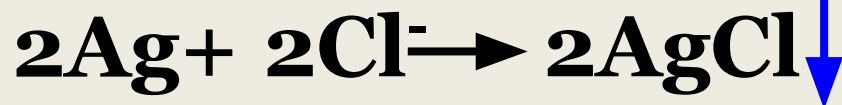
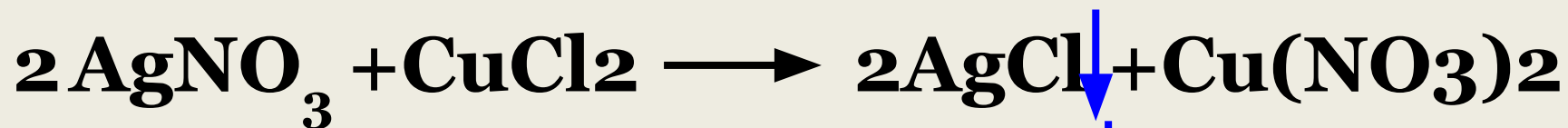
**Б) металлы не должны взаимодействовать с водой
(щелочные и щелочно-земельные металлы)**

Задание. Из списка выберите вещества, которые реагируют с хлоридом меди (II)



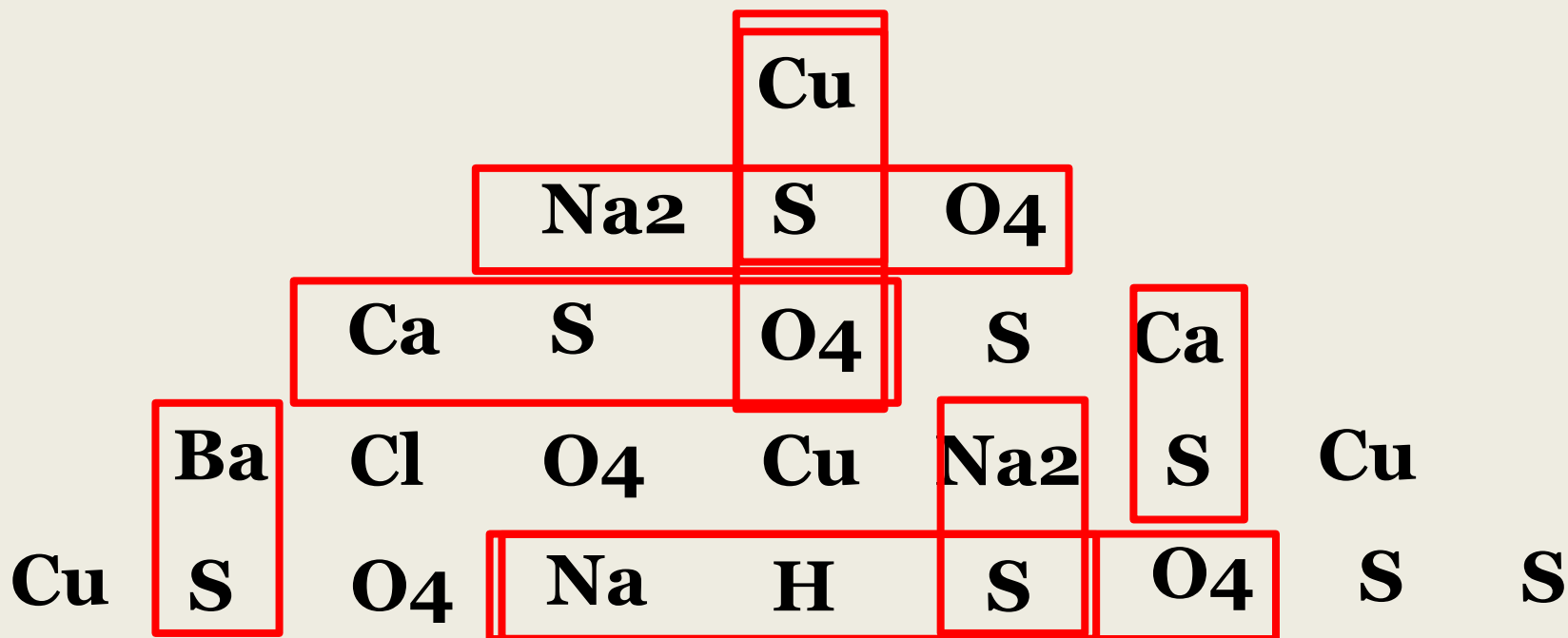
Запишите уравнения реакций

Уравнения реакций



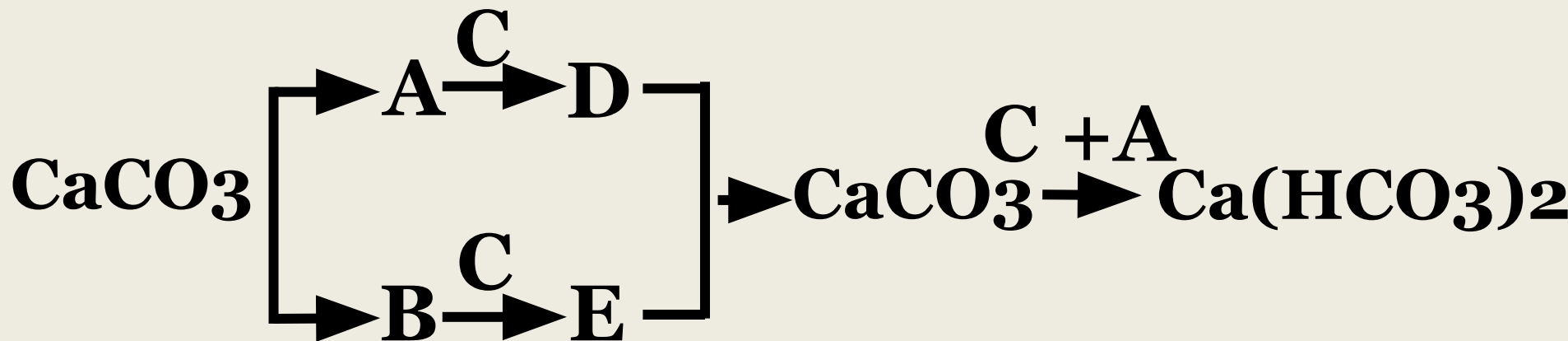
Задание

Составьте формулы 9 разных солей, комбинируя нижеприведенные составные части солей по горизонтали (слева направо) и вертикали (сверху вниз) при условии, что солеобразующие составные части стоят рядом



Задание

Определите вещества А, В, С, D, Е.
Напишите уравнения реакций.



**Ответ: А – CO_2 , В – CaO , С – H_2O ,
D – H_2CO_3 , Е – $\text{Ca}(\text{OH})_2$.**

Интернет - ресурсы

- Изображение на тему химии.
- <http://snagfilms.s3.amazonaws.com/7d/c7/99787bbo493b8fo4a947e20b3b68/1012-lec7-1536x865.jpg>