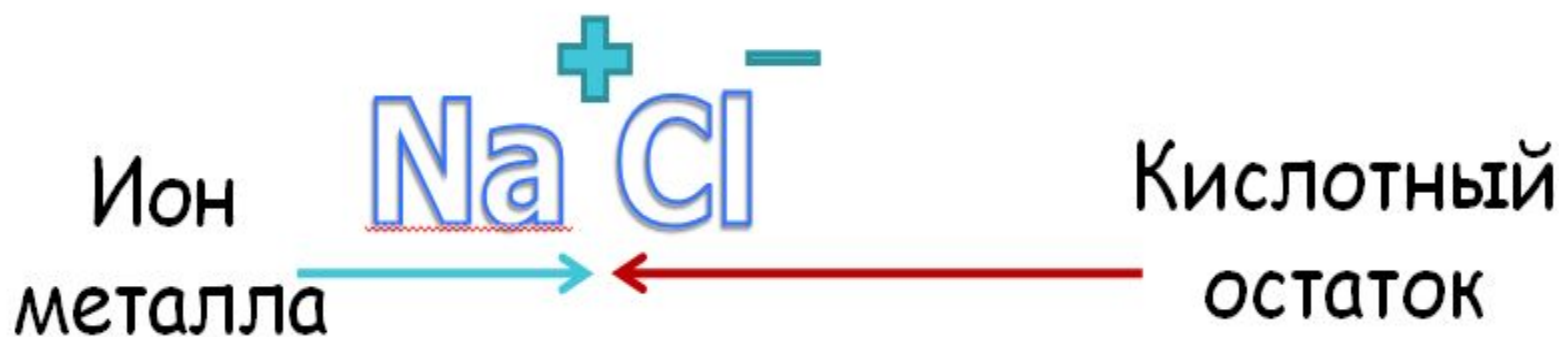


СОЛИ

Состав солей



Соли - сложные вещества,
состоящие из ионов металлов и
кислотных остатков.

Номенклатура солей

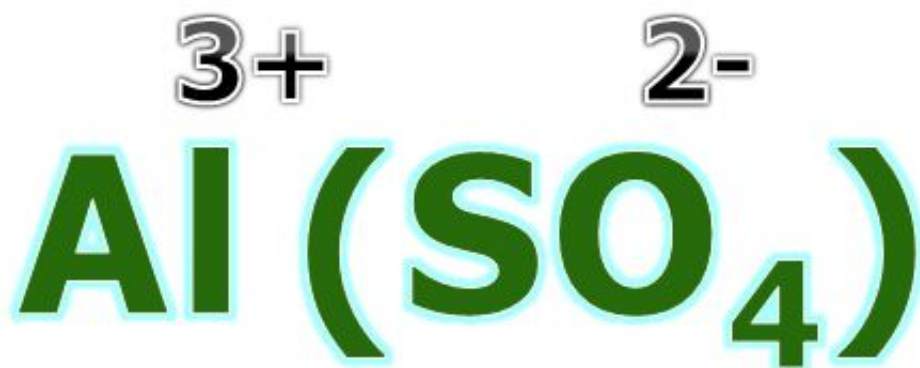


нитрат + меди + II

Назовите следующие соли



Составление формулы соли сульфат алюминия



Напишите формулы следующих солей

- Карбоната натрия –
- Сульфата железа (III) –
- Хлорида цинка (II) –
- Иодид алюминия –
- Фосфат меди (II) –

Поваренная соль - NaCl



- Почему поваренная?

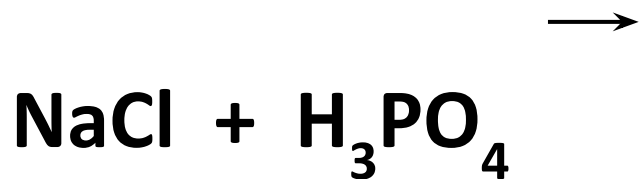
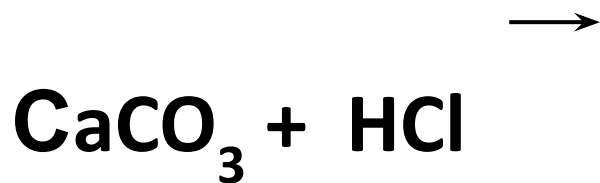
Карбонат кальция – CaCO_3



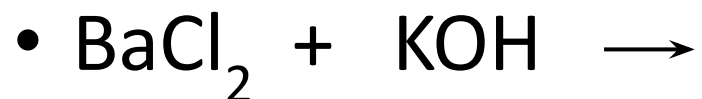
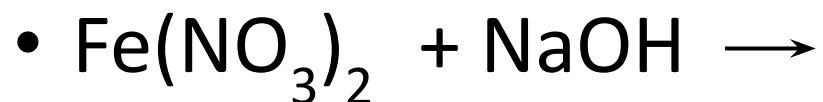
- Мел, мрамор, известняк

Химические свойства

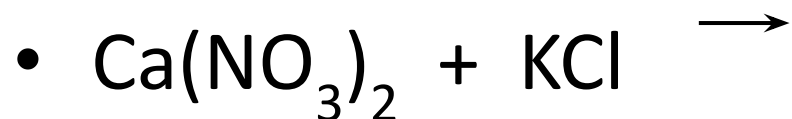
1. **Соль + кислота = новая соль + новая кислота**



2. **Соль + щелочь = новая соль + новое основание**

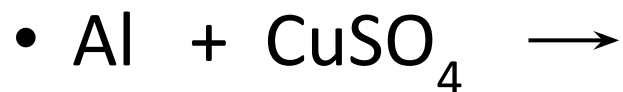


3. СОЛЬ + СОЛЬ = СОЛЬ + СОЛЬ



- Все реакции обмена протекают, если образуется хоть один неэлектролит

4. СОЛЬ + МЕТАЛЛ = новая СОЛЬ + новый металл



Реакция между солью и металлом происходит если металл более активен металла, входящего в состав соли (*металл стоящий левее вытеснит из соли металл, стоящий правее в ряду активности*)

Ряд активности металлов

Li	Cs	K	Ba	Ca	Na	Mg	Al	Zn	Fe	Co	Ni	Sn	Pb	H ₂	Cu	Ag	Hg	Pt	Au
----	----	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----------------	----	----	----	----	----

Завершите запись тех уравнений реакций, которые будут происходить, если реакция не происходит, стрелочку зачеркните и объясните, почему она не происходит:

- $\text{MgCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- $\text{CuSO}_4 + \text{FeO} \rightarrow$
- $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 + \text{KOH} \rightarrow$
- $\text{CuS} + \text{ZnCl}_2 \rightarrow$
- $\text{CrCl}_3 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$
- $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HNO}_3 \rightarrow$
- $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2 + \text{Cu} \rightarrow$
- $\text{Na}_3\text{PO}_4 + \text{Mg} \rightarrow$
- $\text{AgNO}_3 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow$
- $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{BaBr}_2 \rightarrow$

Осуществите превращения:

