

# Реакции ионного обмена

составление ионных уравнений

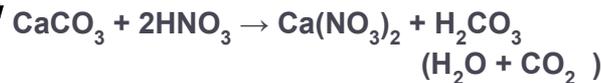
Реакции обмена, протекающие между ионами, называются **реакциями ионного обмена**

**Реакции ионного обмена идут до конца случаях**

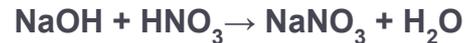
Если образуется осадок



Если выделяется газ



Если образуется вода



*В остальных случаях реакции обмена являются обратимыми*

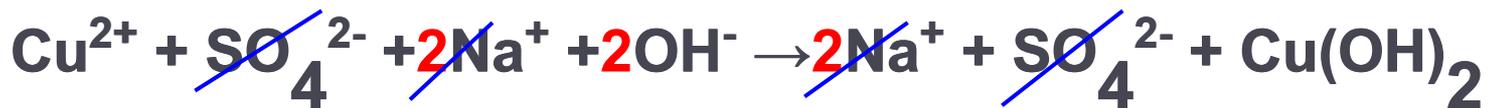
# Алгоритм составления ионных уравнений:

1) Запишем молекулярное уравнение и уравнием его:



*молекулярное уравнение*

2) Разложим на ионы все, что возможно и затем сократим одинаковые ионы в обеих частях уравнения:



*полное ионное уравнение*

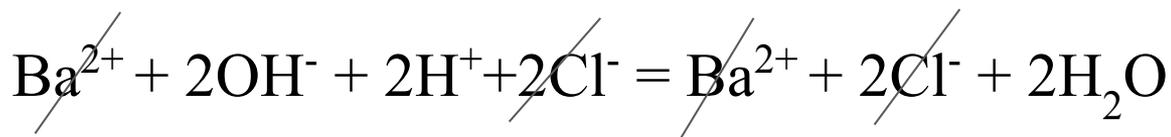
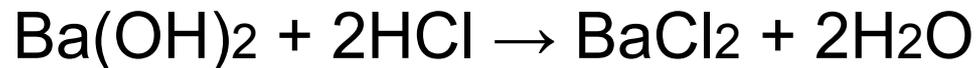
3) Запишем то, что получилось:



*сокращенное ионное уравнение*

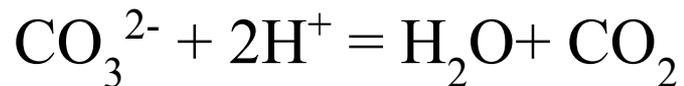
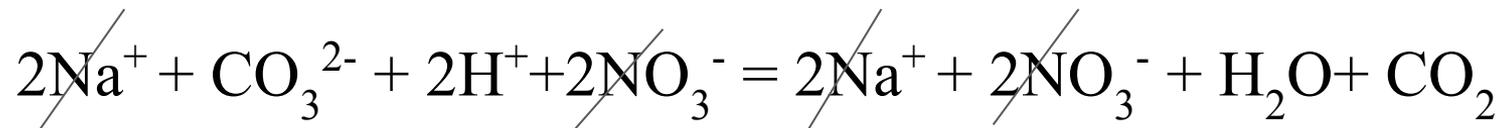
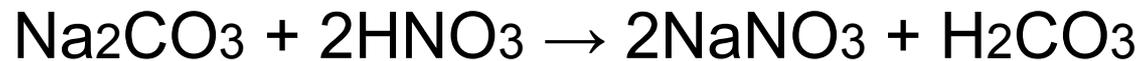
Напишите уравнения осуществимых реакций между веществами. Составьте ионные уравнения.

гидроксидом бария и соляной кислотой



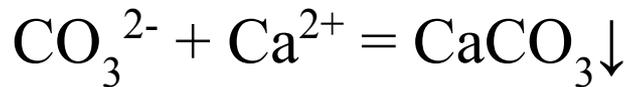
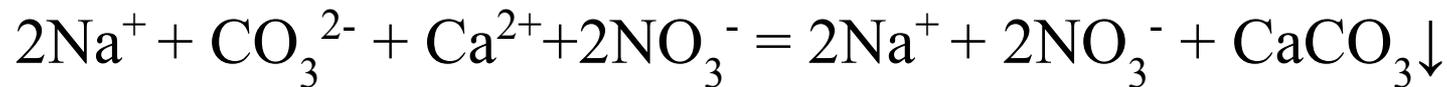
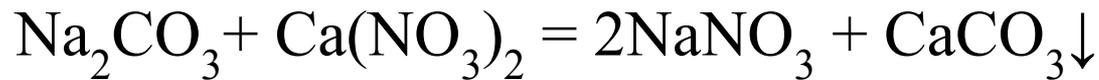
Напишите уравнения осуществимых реакций между веществами. Составьте ионные уравнения.

карбонатом натрия и азотной кислотой



Напишите уравнения осуществимых реакций между веществами. Составьте ионные уравнения.

карбонатом натрия и нитратом кальция



Домашнее задание

параграф 9 упр.3