

Реакции ионного обмена

составление ионных уравнений

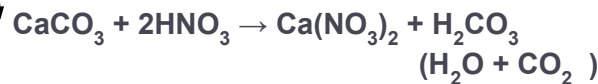
Реакции обмена, протекающие между ионами, называются **реакциями ионного обмена**

Реакции ионного обмена идут до конца случаях

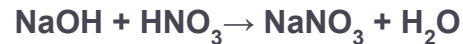
Если образуется осадок



Если выделяется газ



Если образуется вода



В остальных случаях реакции обмена являются обратимыми

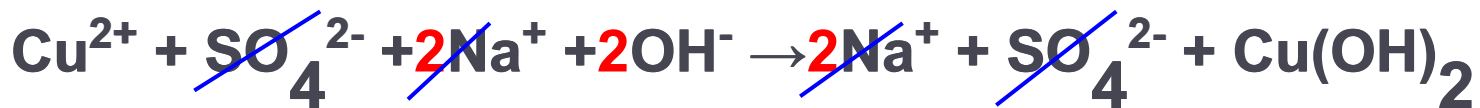
Алгоритм составления ионных уравнений:

1) Запишем молекулярное уравнение и уравниваем его:



молекулярное уравнение

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



полное ионное уравнение

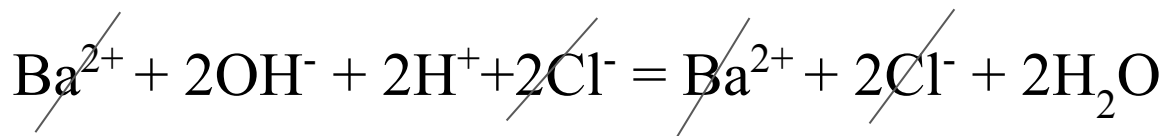
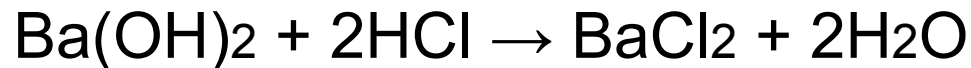
3) Запишем то, что получилось:



сокращенное ионное уравнение

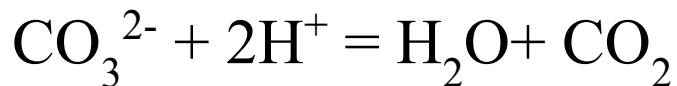
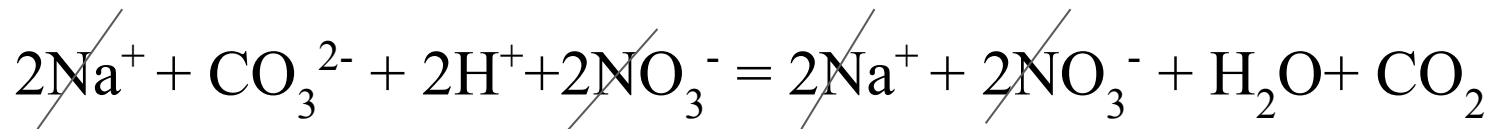
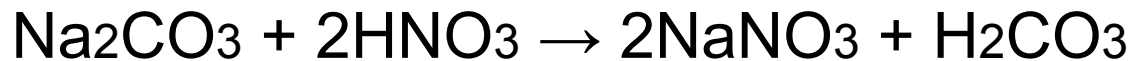
Напишите уравнения осуществимых реакций между веществами. Составьте ионные уравнения.

гидроксидом бария и соляной кислотой



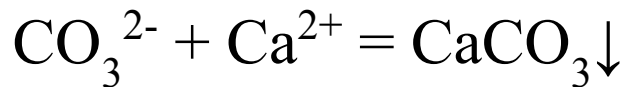
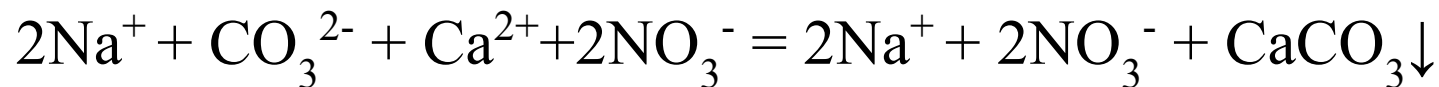
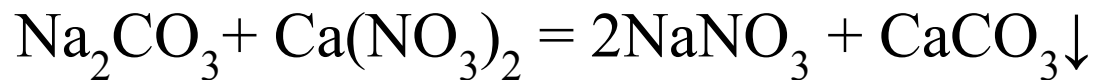
Напишите уравнения осуществимых реакций между веществами. Составьте ионные уравнения.

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