

Тема: Реакции ионного обмена.

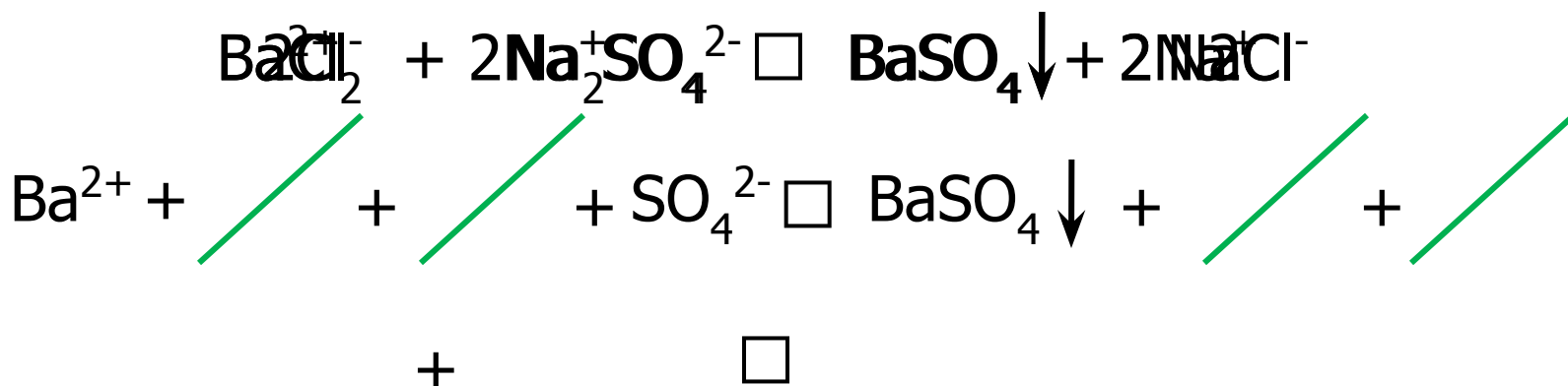
Тема: Реакции ионного обмена.

I. РИО (реакции ионного обмена) – это реакции протекающие между электролитами.

Пример: Взаимодействие хлорида бария с сульфатом натрия.

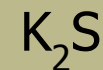
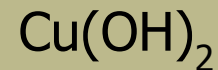
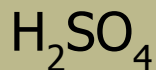
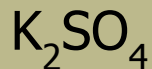
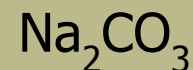
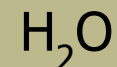
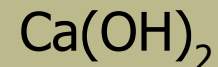
Порядок действий:

1. Записать формулы электролитов (разложить на ионы)
2. Составить молекулярное уравнение (стрелкой вниз)



Тема: Реакции ионного обмена.

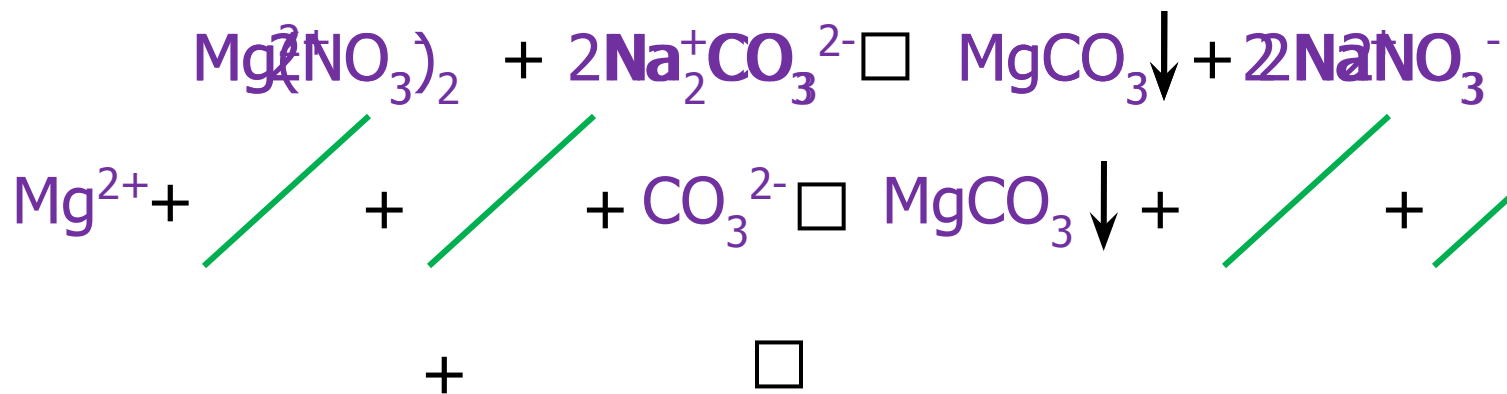
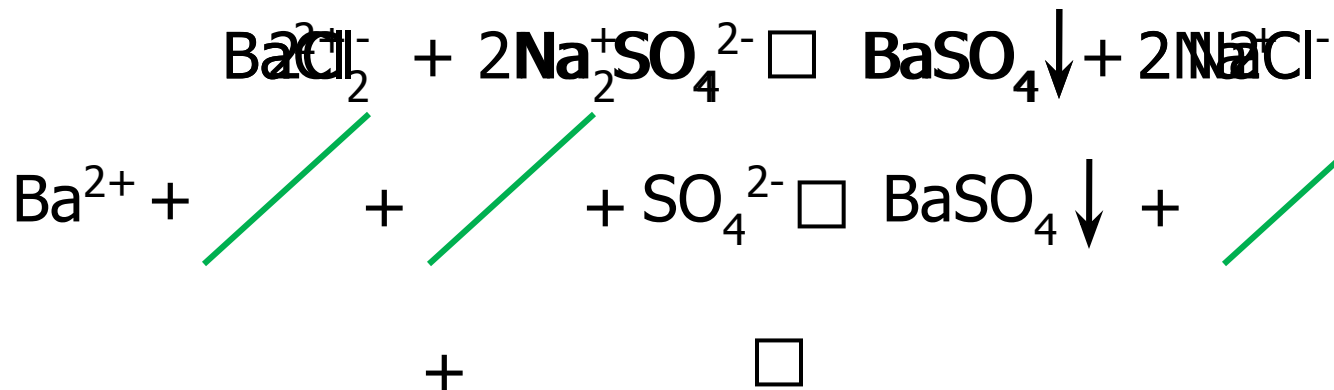
Убери лишнее. (Найдите неэлектролиты)



Тема: Условия протекания
реакций ионного обмена.

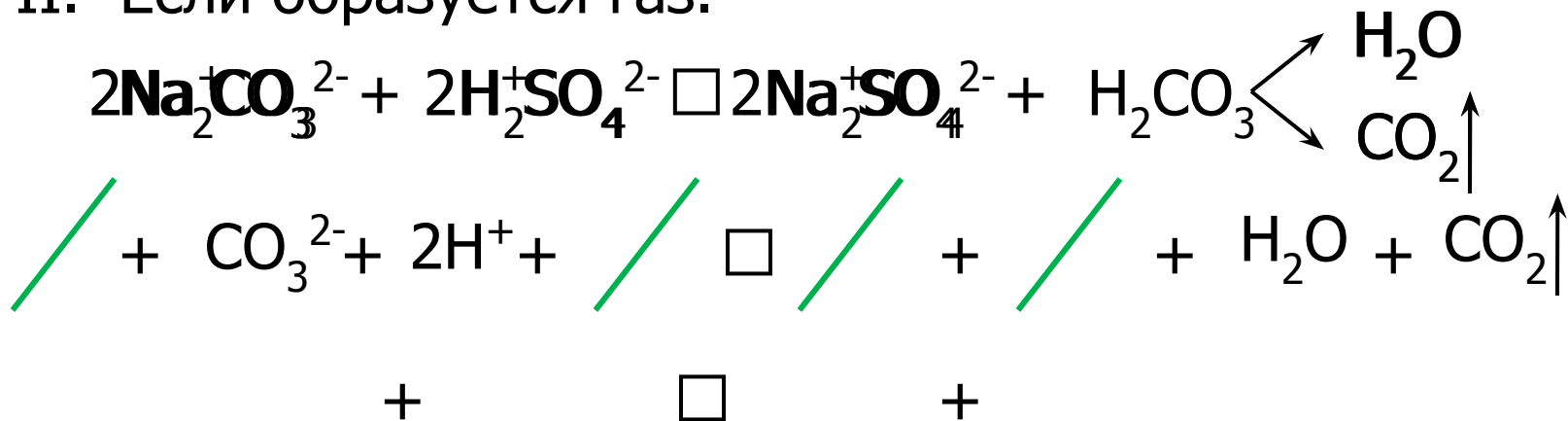
Тема: Условия протекания реакций ионного обмена.

I. Если образуется осадок.



Тема: Условия протекания реакций ионного обмена.

II. Если образуется газ.



III. Если образуется вода.

