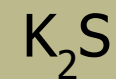
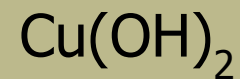
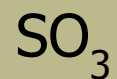
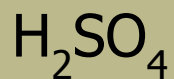
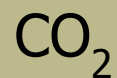
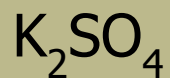
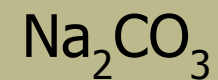
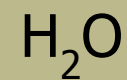
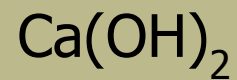


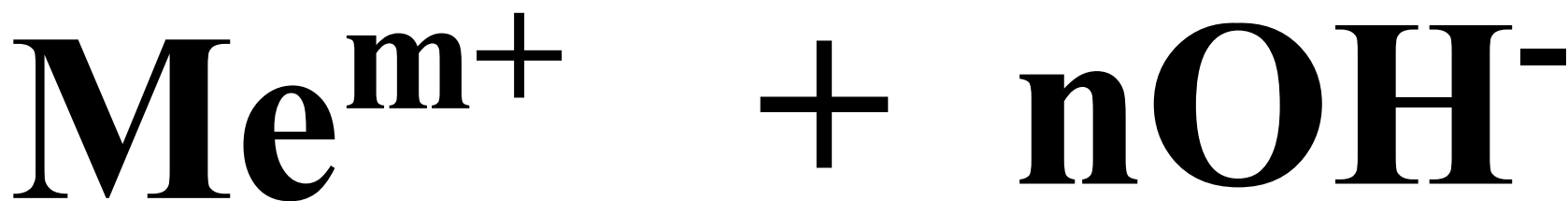
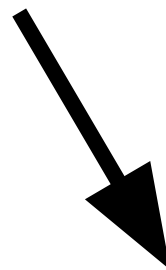
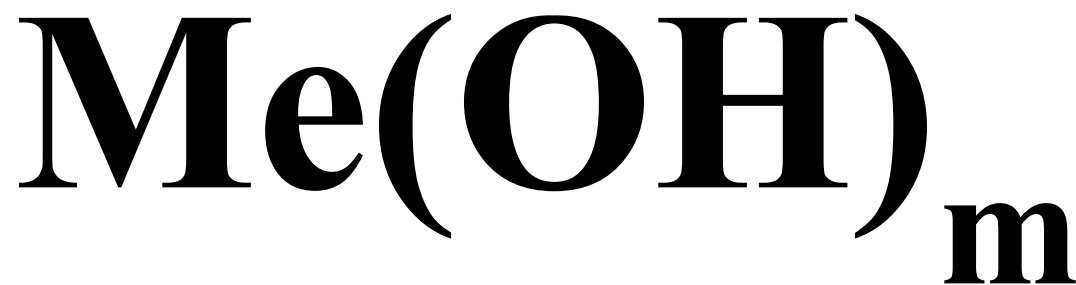
УРОК «РЕАКЦИИ ИОННОГО ОБМЕНА»

Мамлина Марина Станиславовна 245-325-357

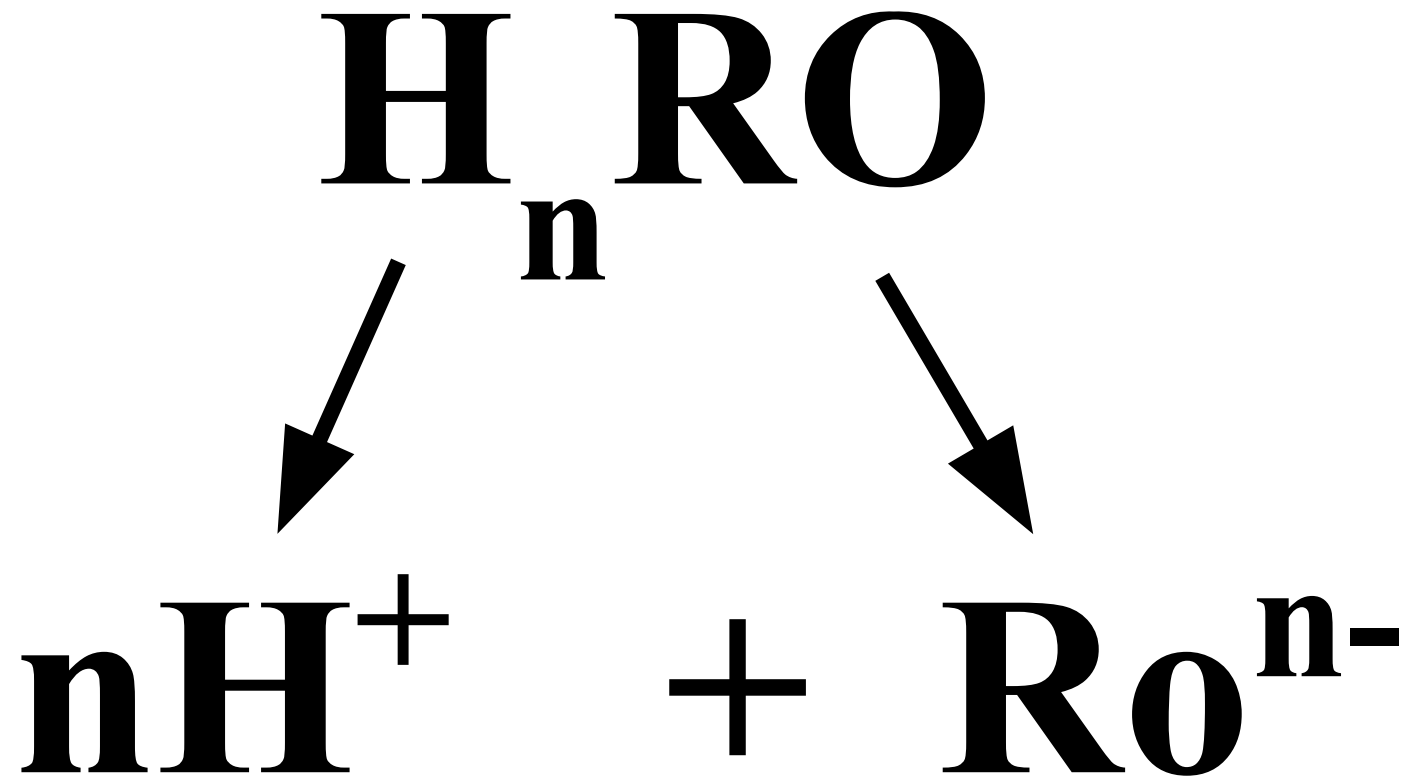
Убери лишнее. (Найдите неэлектролиты)



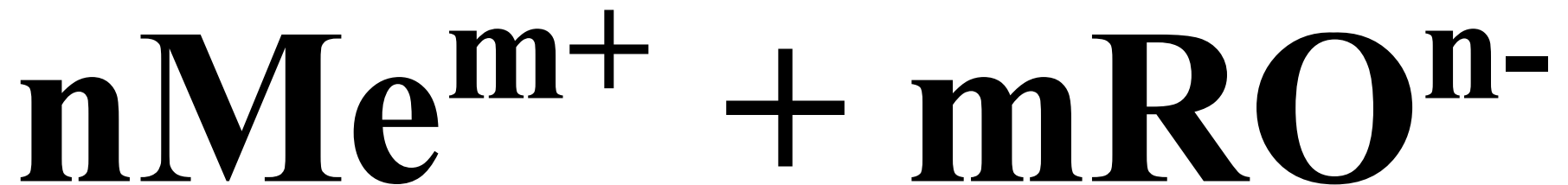
**Диссоциация щелочей
(растворимых в воде оснований)**



Диссоциация кислот



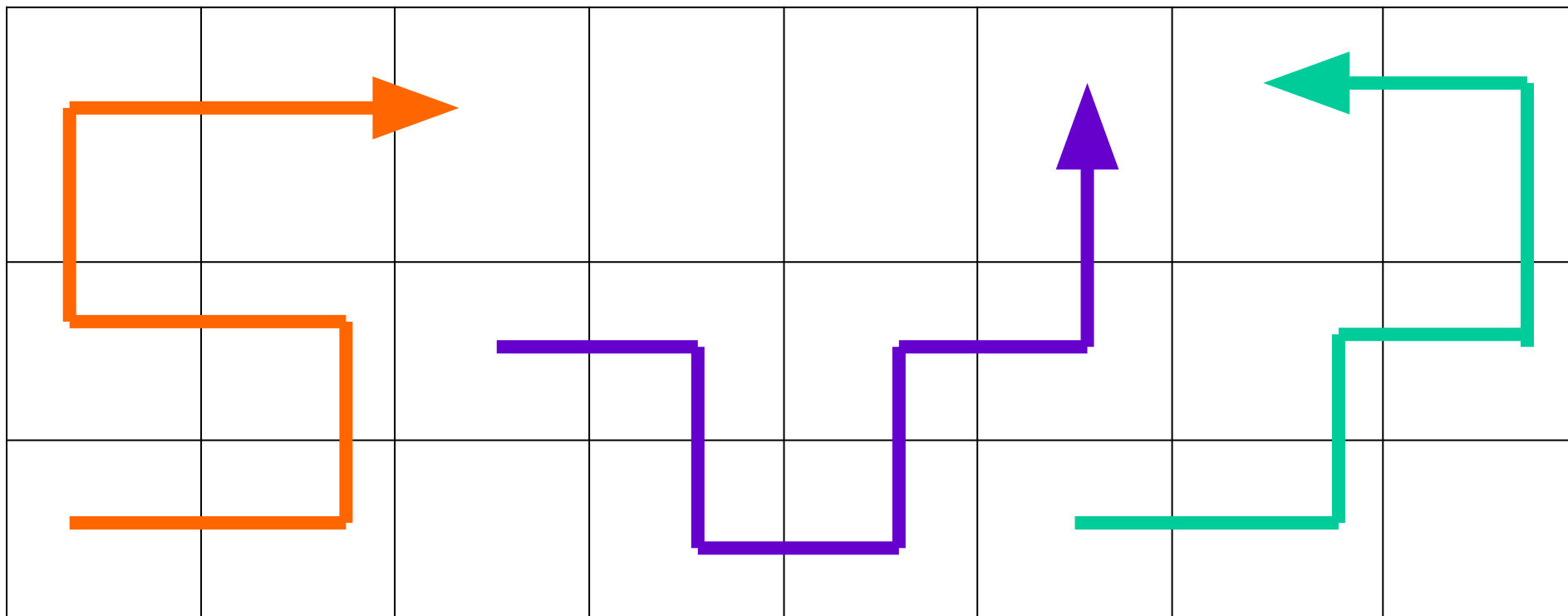
Диссоциация солей



Реакции обмена



Ц	И	И	С	Р	О	А	Н
К	А	И	О	О	Г	М	Е
Р	Е	Б	Н	Н	О	Б	К



Тема урока:

Реакции ионного обмена.

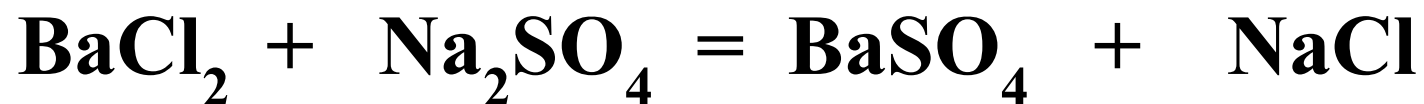
Реакция ионного обмена

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

Пример: Взаимодействие хлорида бария с сульфатом натрия.

Порядок действий:

1. Записать уравнение реакции в молекулярном виде.



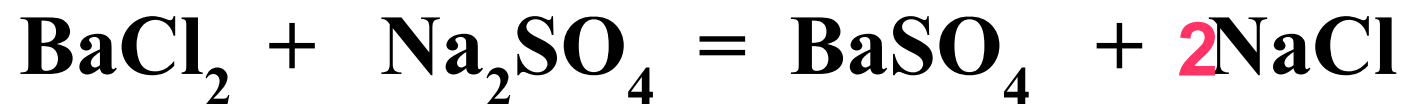
Реакция ионного обмена

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

Пример: Взаимодействие хлорида бария с сульфатом натрия.

Порядок действий:

2. Расставить коэффициенты.



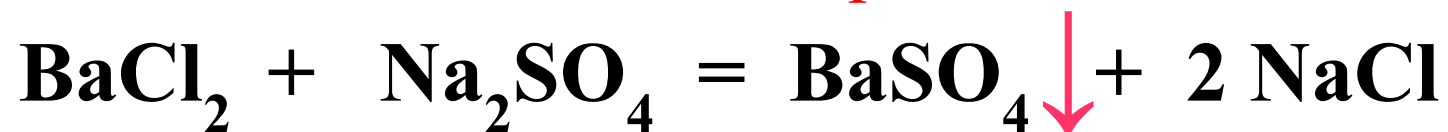
Реакция ионного обмена

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

Пример: Взаимодействие хлорида бария с сульфатом натрия.

Порядок действий:

3. По таблице растворимости, определить нерастворимые вещества. Обозначить их стрелкой вниз.



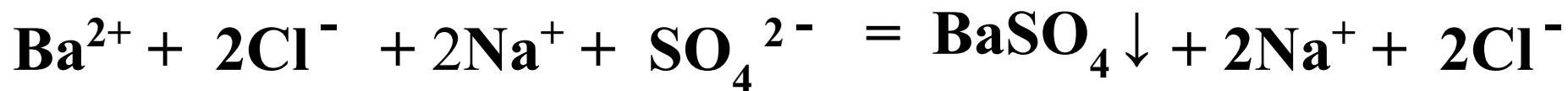
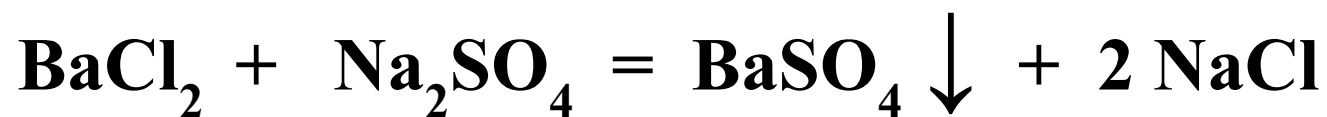
Реакция ионного обмена

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

Пример: Взаимодействие хлорида бария с сульфатом натрия.

Порядок действий:

4. Составить полное ионное уравнение
(растворимые вещества расписать на ионы).



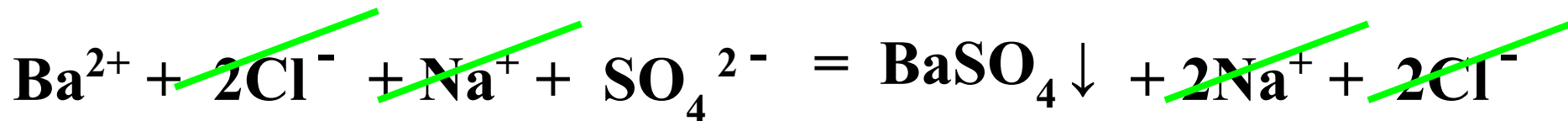
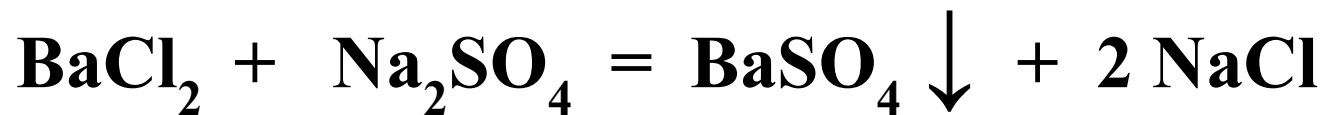
Реакция ионного обмена

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

Пример: Взаимодействие хлорида бария с сульфатом натрия.

Порядок действий:

5. Сократить одинаковые ионы в левой и правой части полного ионного уравнения.



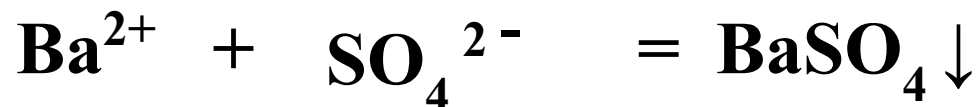
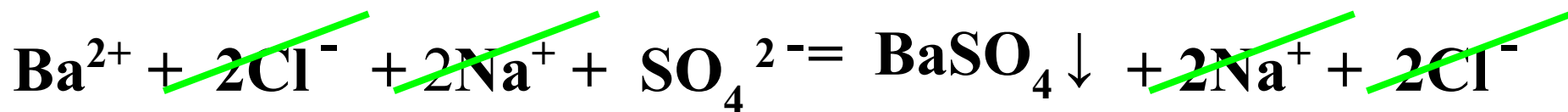
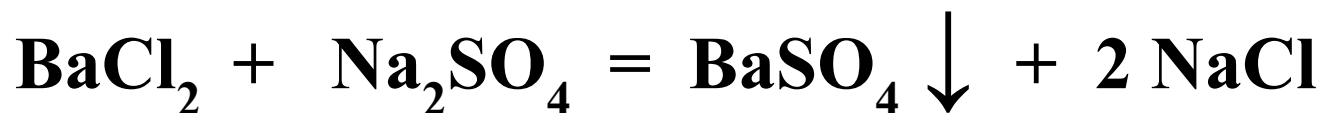
Реакция ионного обмена

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

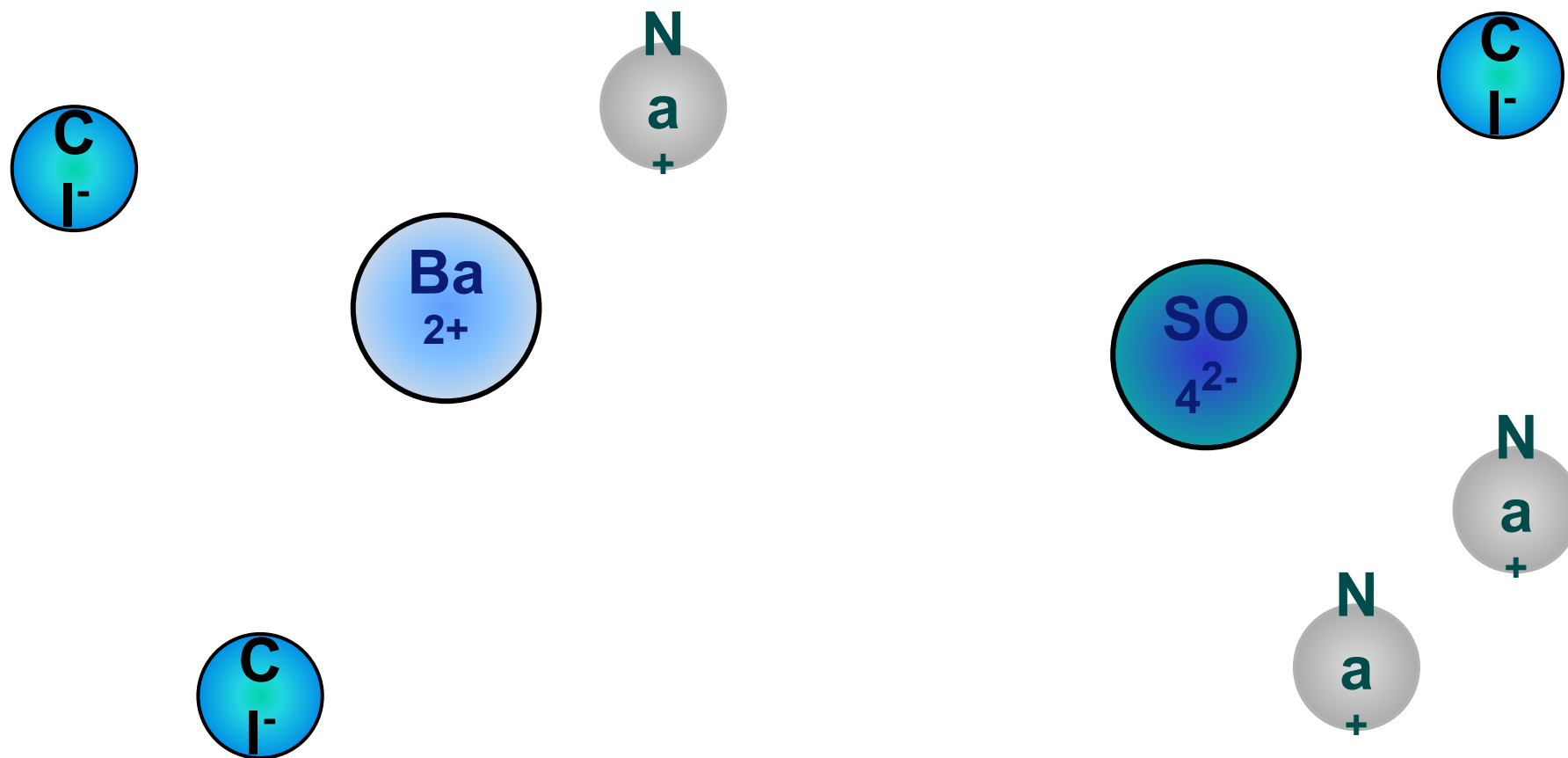
Пример: Взаимодействие хлорида бария с сульфатом натрия.

Порядок действий:

6. Составить сокращенное ионное уравнение.



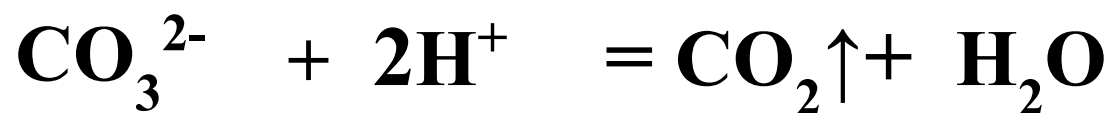
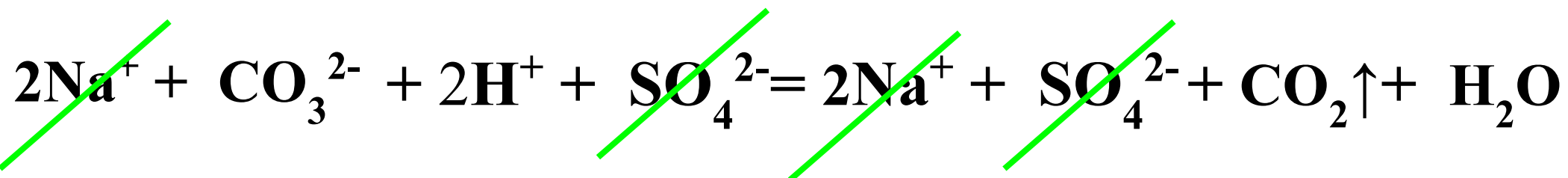
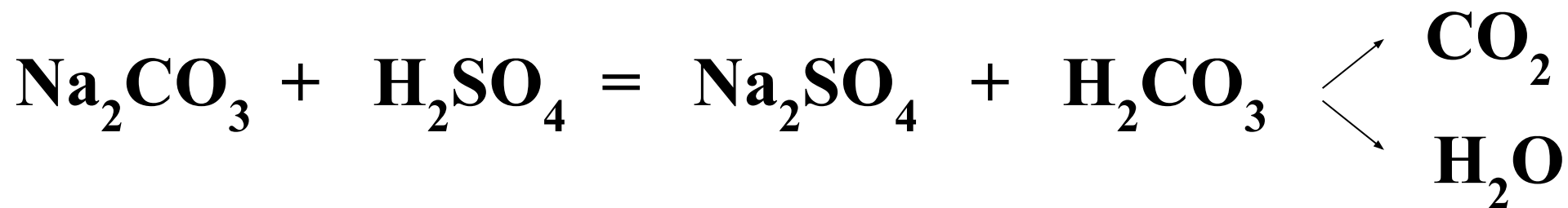
Взаимодействие ионов в растворе:



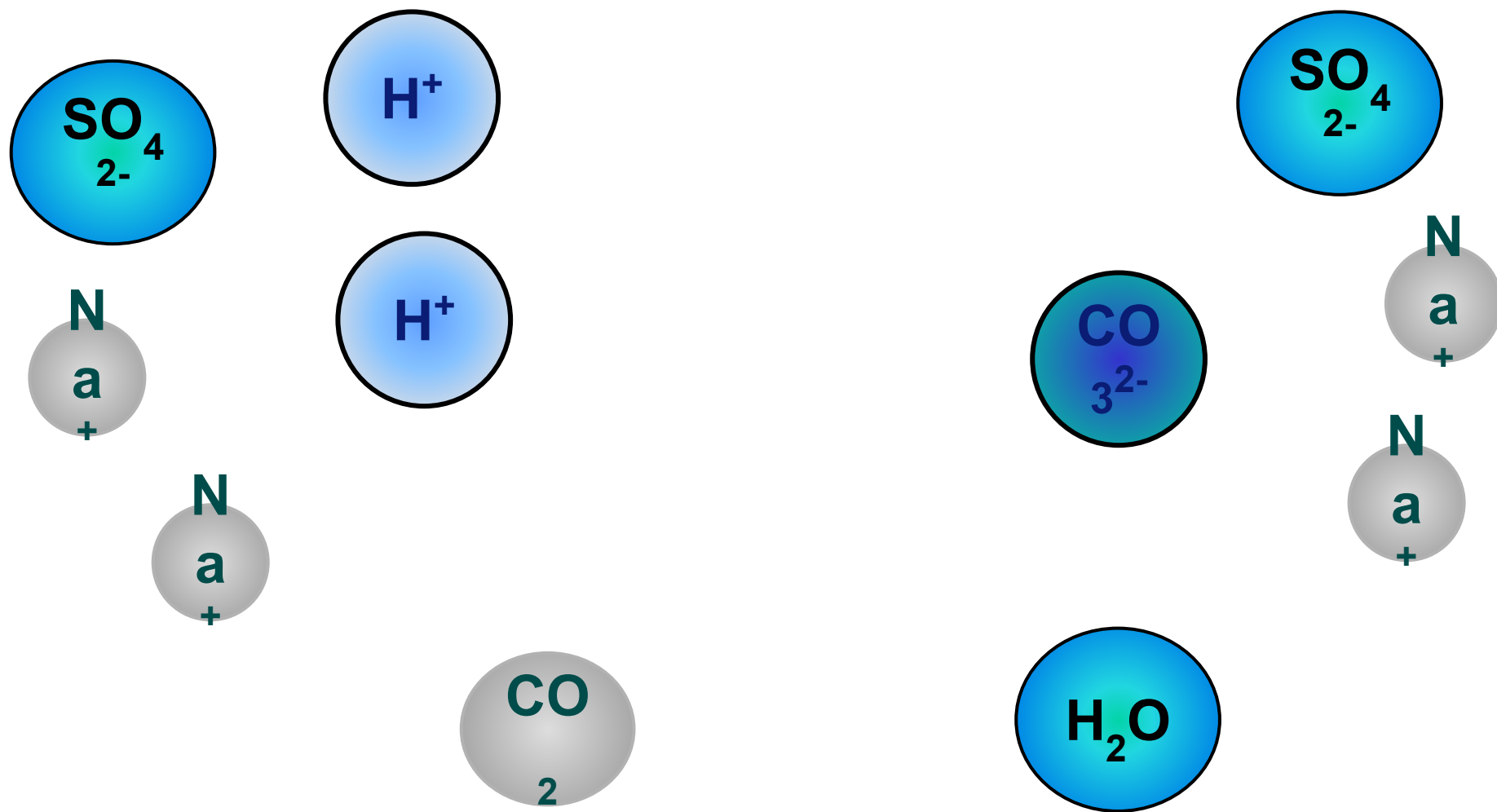
Условия протекания реакций ионного обмена

1. Если образуется осадок.

2. Если образуется газ.

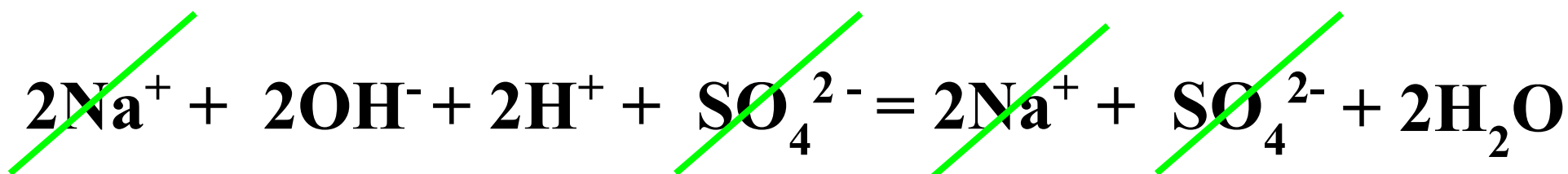
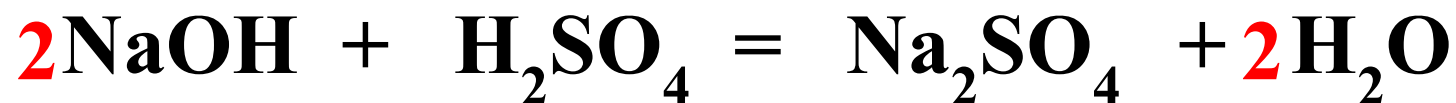


Взаимодействие ионов в растворе:



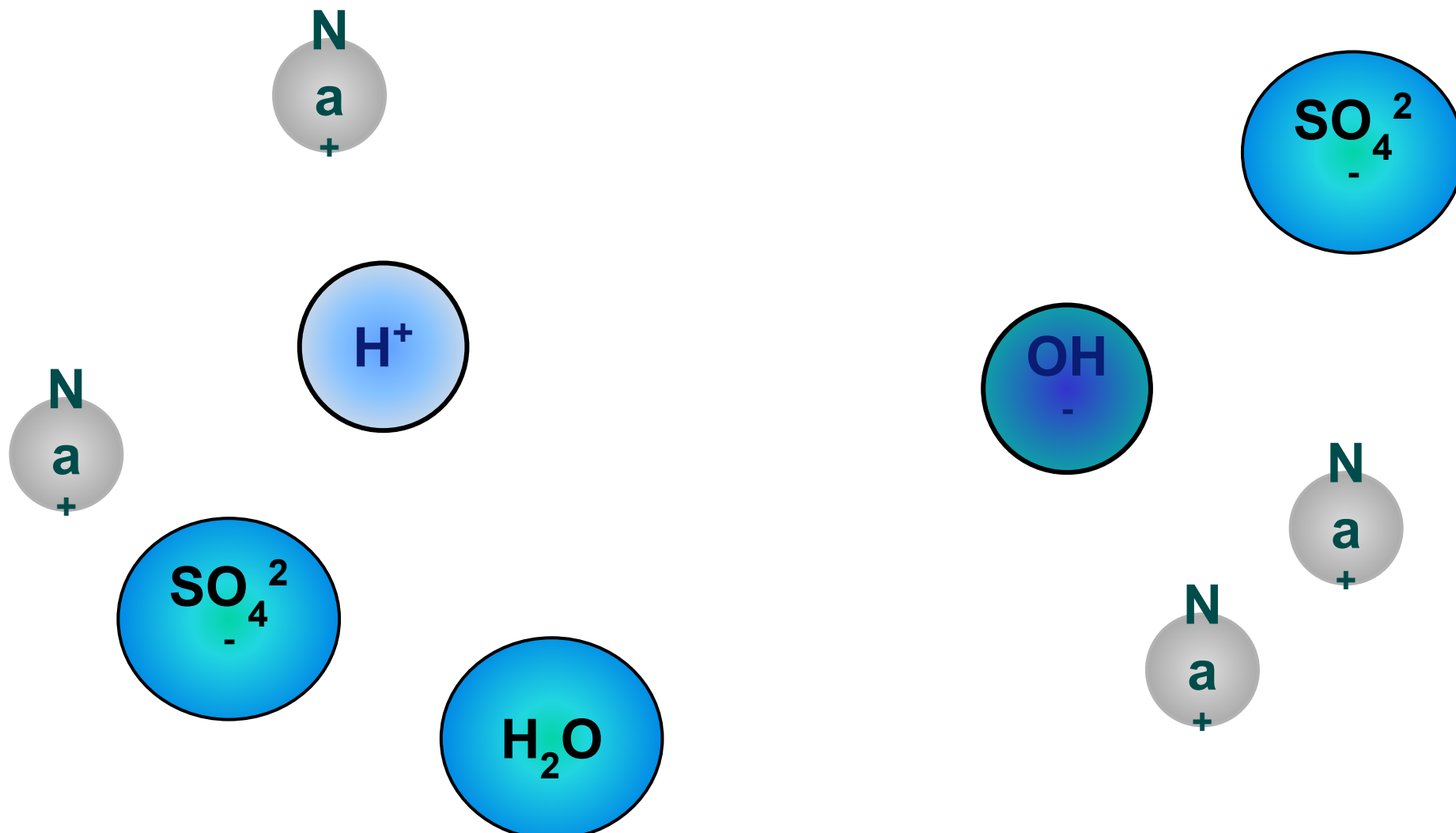
Условия протекания реакций ионного обмена

3. Если образуется вода.



Реакции нейтрализации –
это реакции между **щелочью** и **кислотой**.

Взаимодействие ионов в растворе:



Тест

1

Реакции ионного обмена – это реакции

А

разложения

В

обмена

Б

замещения

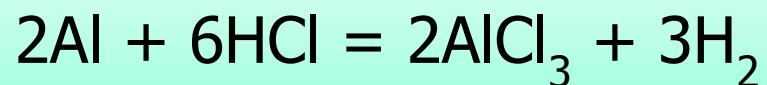
Д

соединения

2

Укажите уравнение реакции ионного обмена:

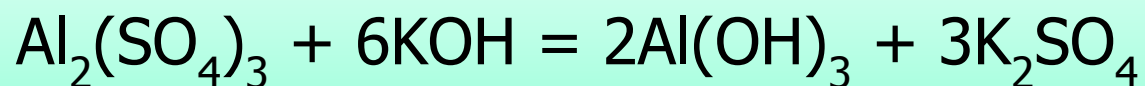
А



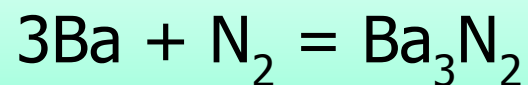
Б



В

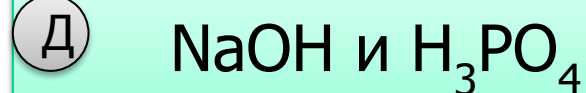
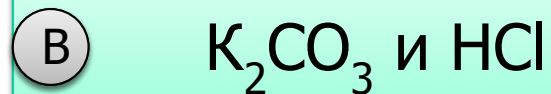
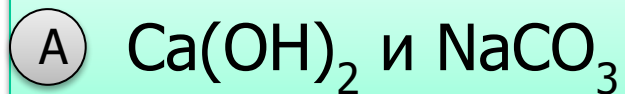


Д



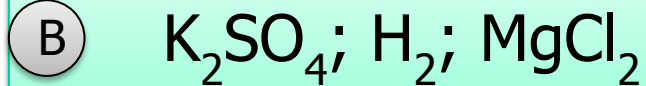
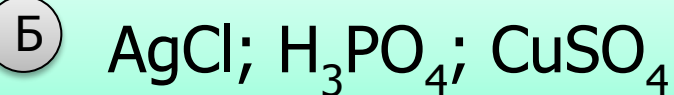
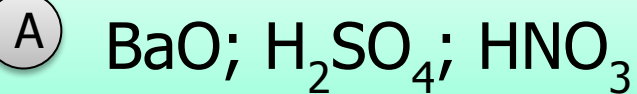
3

Реакцией нейтрализации является реакция между парой веществ:



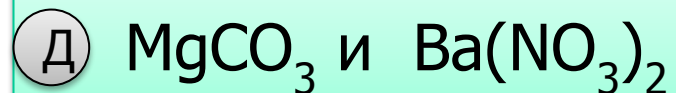
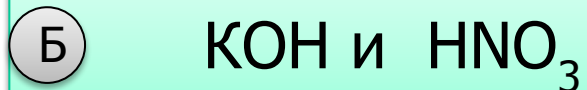
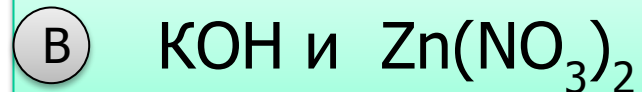
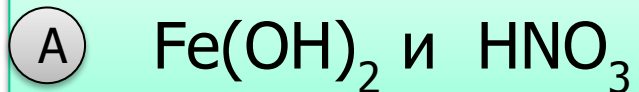
4

Электролитом является каждое вещество в ряду:



5

Формулы веществ, при взаимодействии которых образуется вода:



ОТВЕТЫ

1. В

2. В

3. Д

4. Б

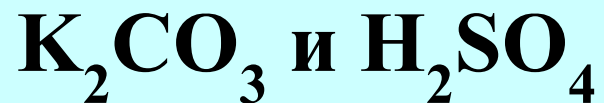
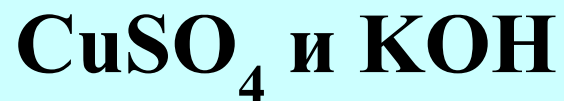
5. Б

Оценка

- три задания правильно – «3»
- четыре задания правильно – «4»
- пять заданий правильно – «5»

Домашнее задание

Составьте полные и сокращенные ионные уравнения реакций между растворами веществ:



Выберите смайлик, характеризующий
ваше настроение:

