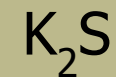
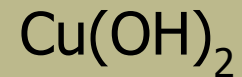
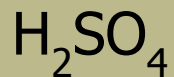
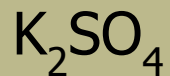
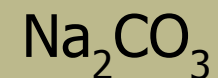
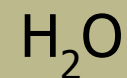
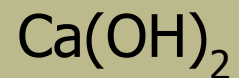


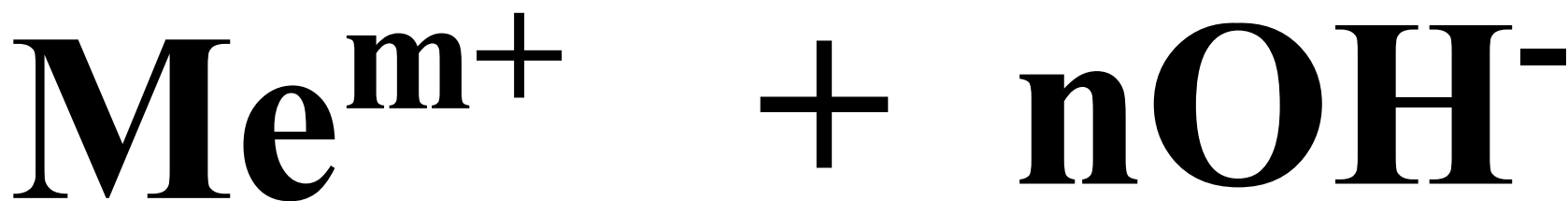
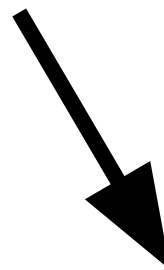
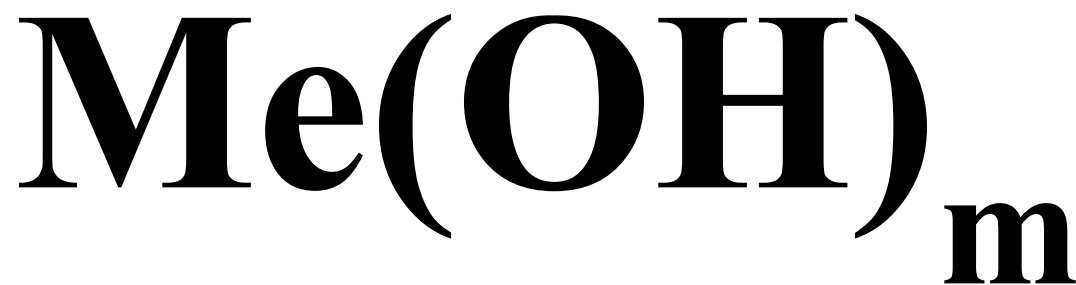
# УРОК «РЕАКЦИИ ИОННОГО ОБМЕНА»

Мамлина Марина Станиславовна 245-325-357

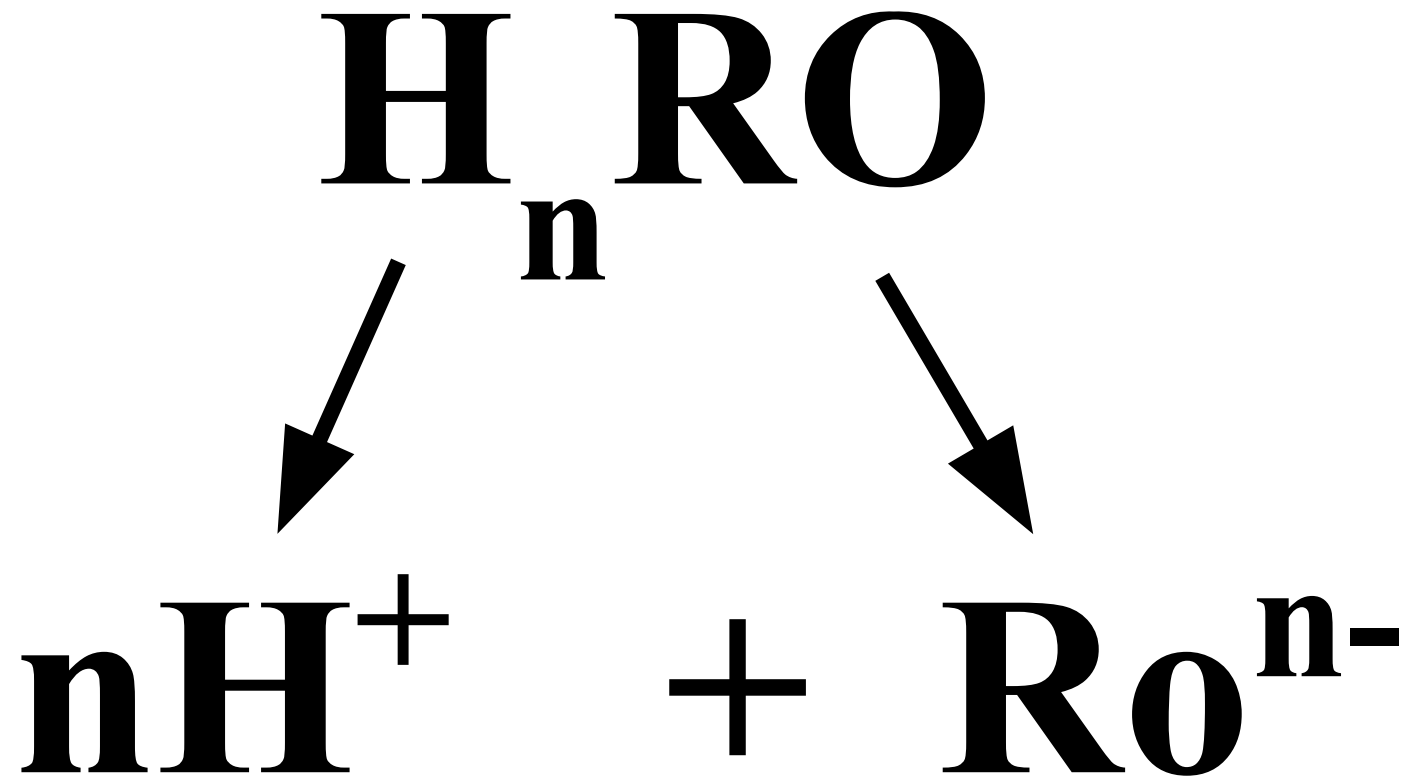
# Убери лишнее. (Найдите неэлектролиты)



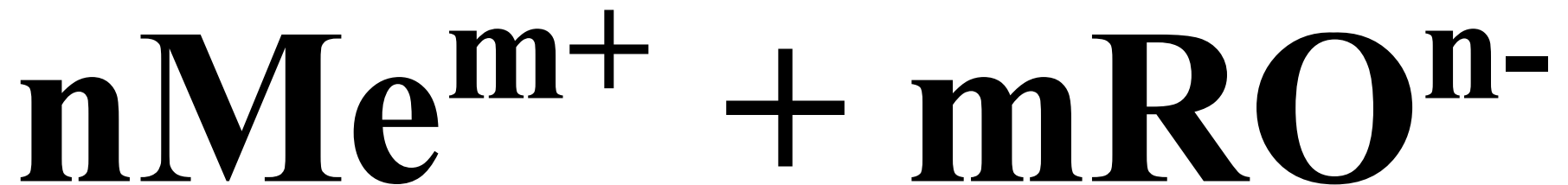
**Диссоциация щелочей  
(растворимых в воде оснований)**



# Диссоциация кислот



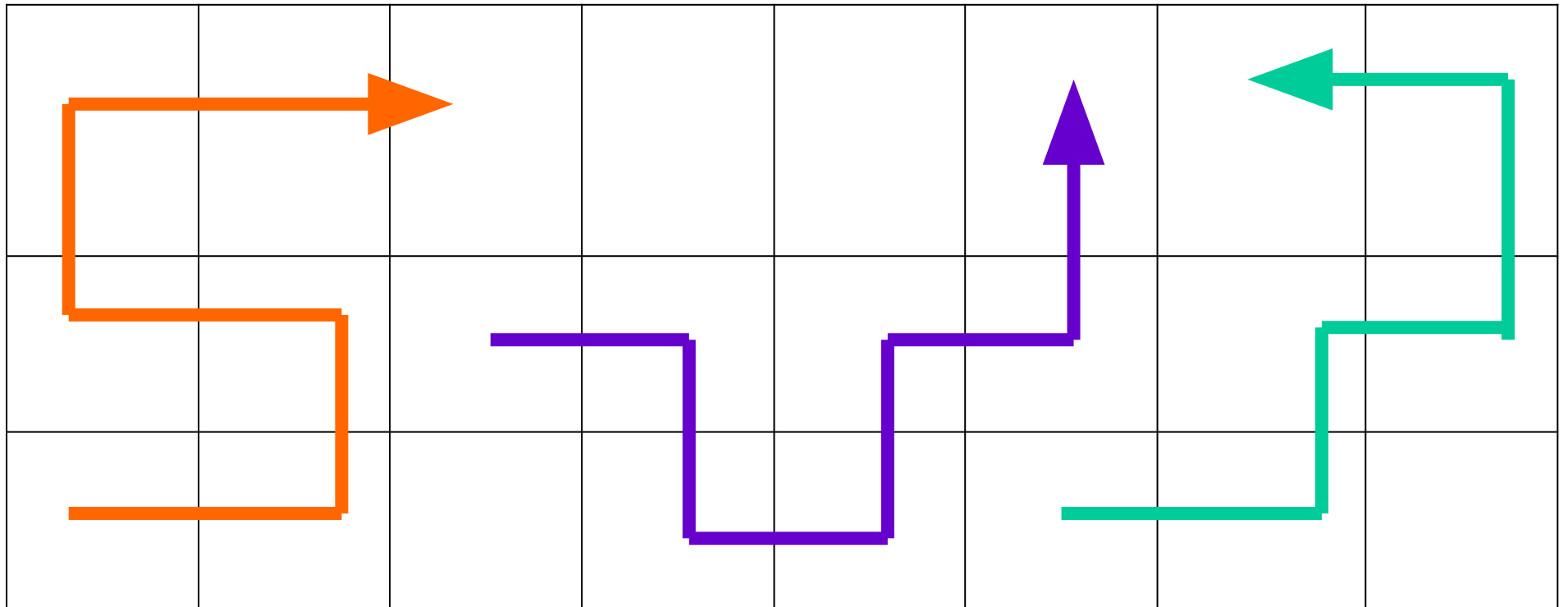
# Диссоциация солей



# 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.



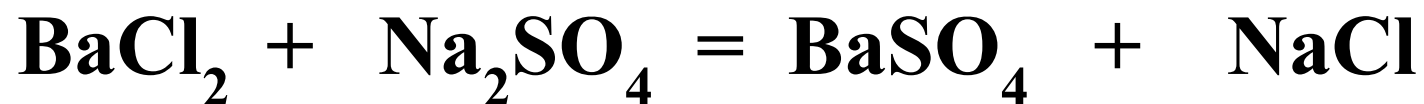
# Реакция ионного обмена

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.



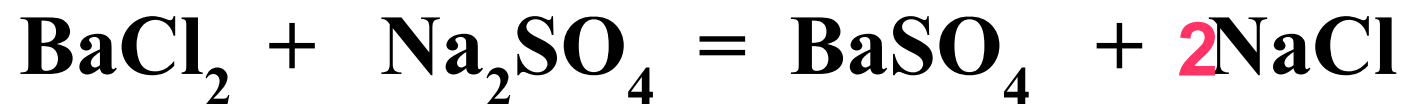
# Реакция ионного обмена

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

*Пример:* Взаимодействие хлорида бария с сульфатом натрия.

*Порядок действий:*

2. Расставить коэффициенты.



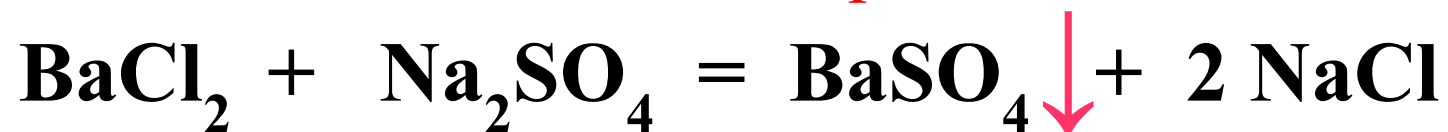
# Реакция ионного обмена

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.



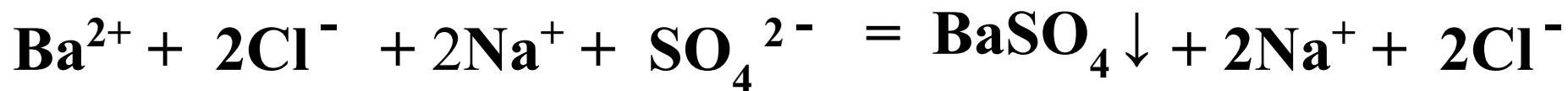
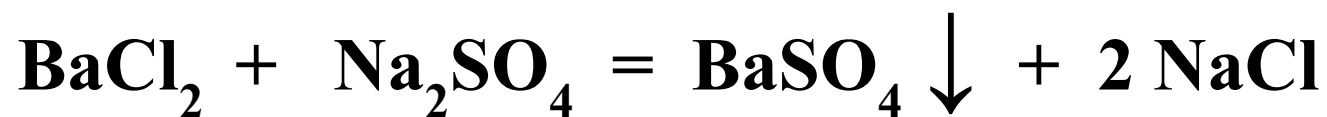
# Реакция ионного обмена

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).



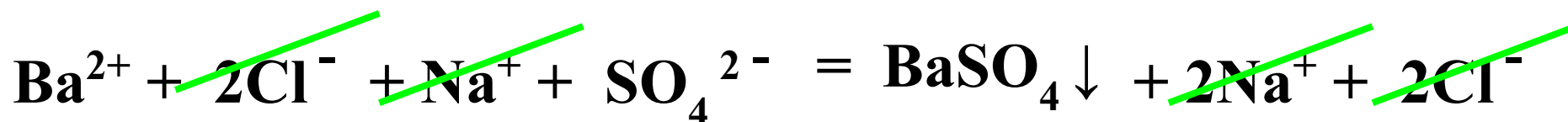
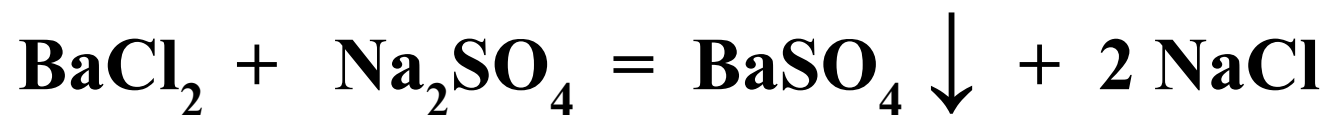
# Реакция ионного обмена

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.



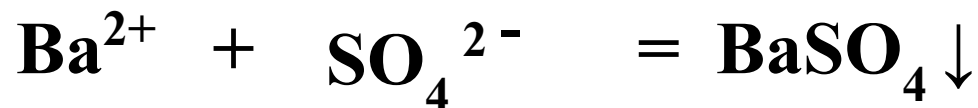
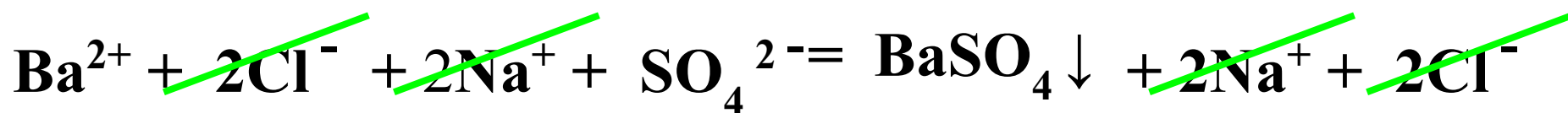
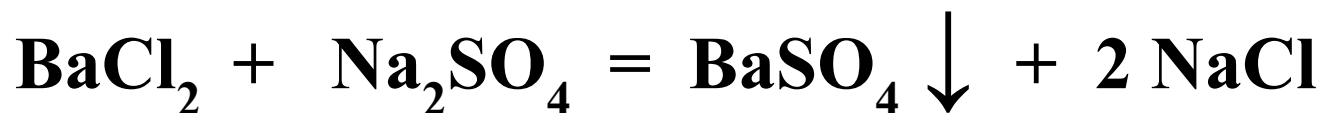
# Реакция ионного обмена

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

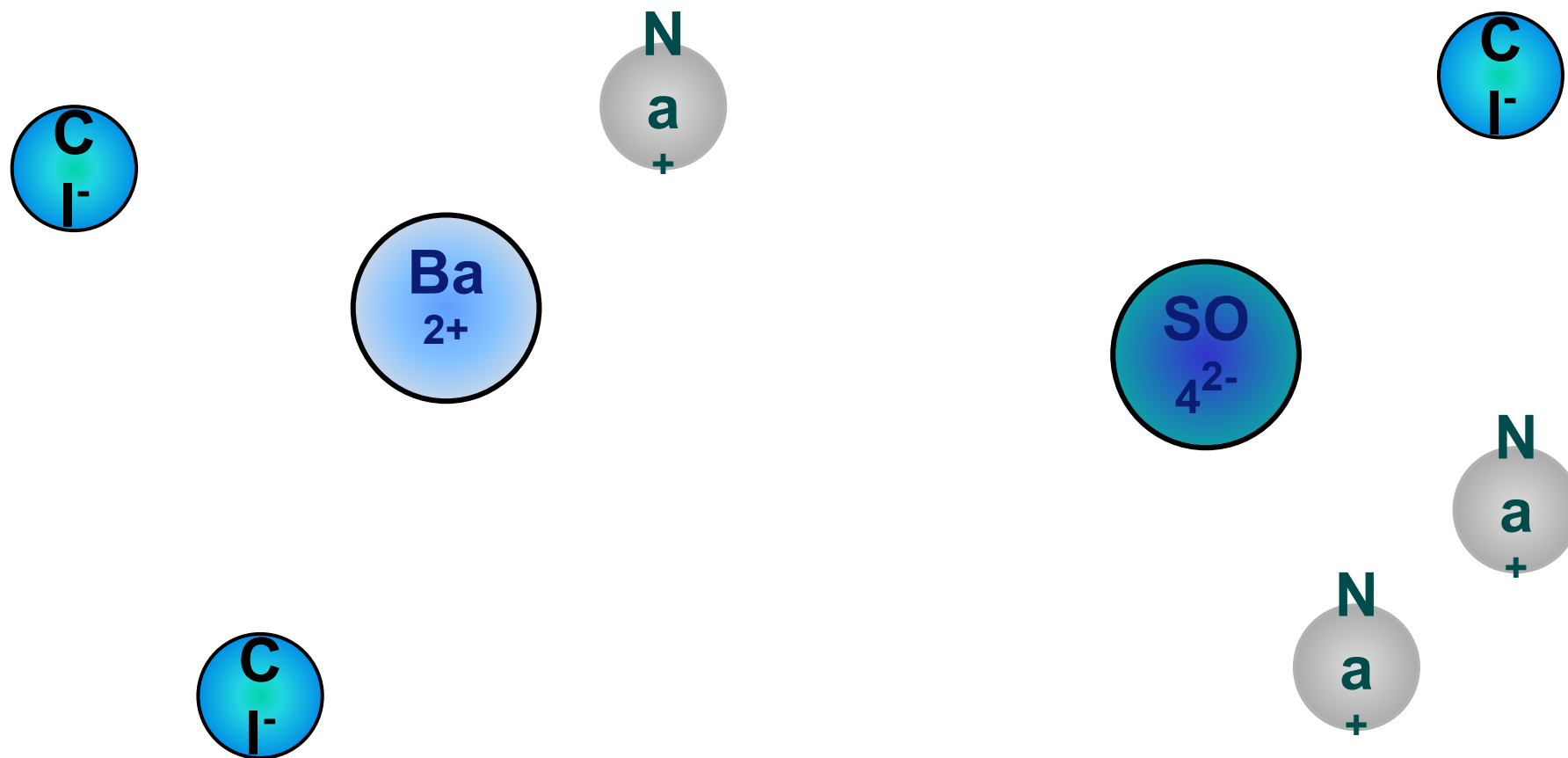
*Пример:* Взаимодействие хлорида бария с сульфатом натрия.

***Порядок действий:***

**6. Составить сокращенное ионное уравнение.**



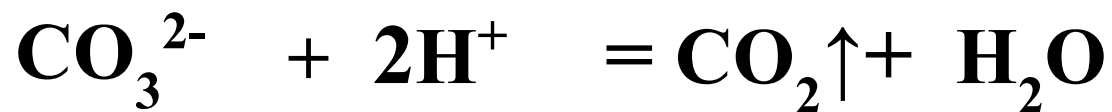
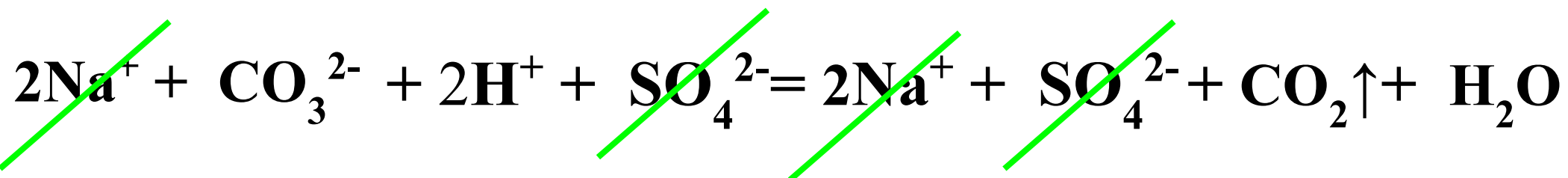
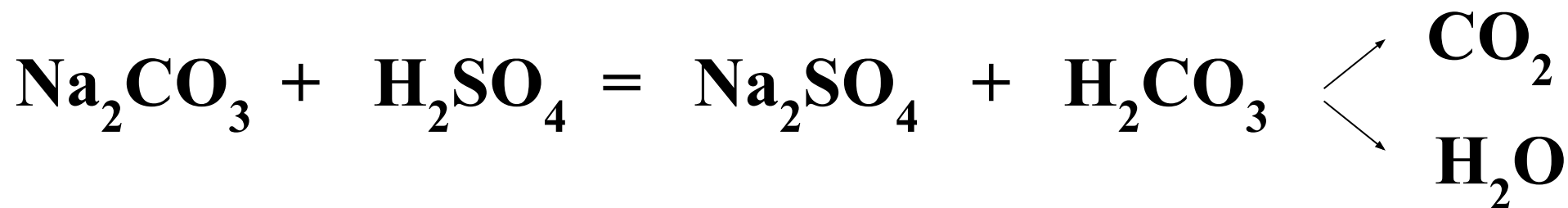
# Взаимодействие ионов в растворе:



# Условия протекания реакций ионного обмена

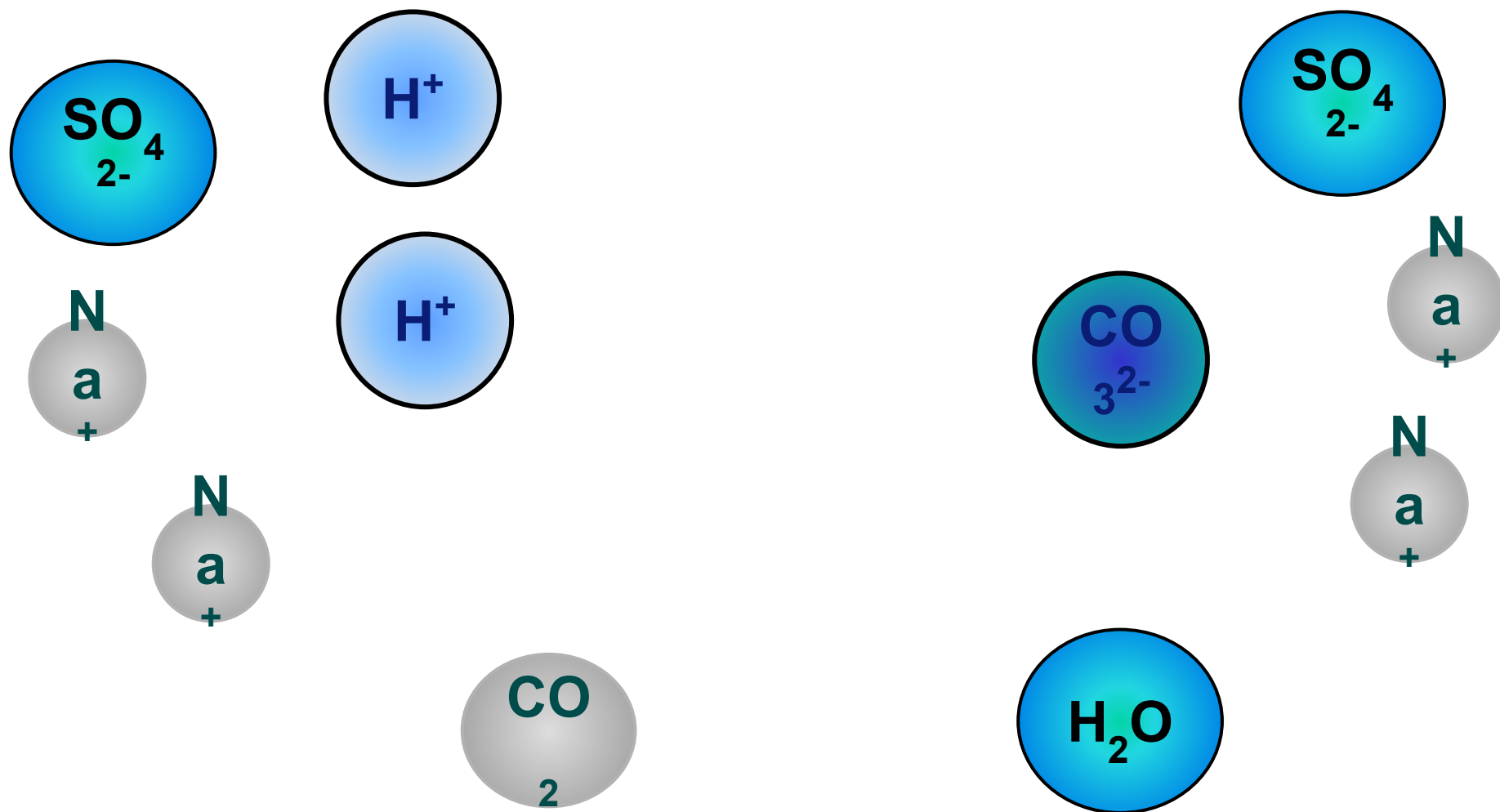
1. Если образуется осадок.

2. Если образуется газ.



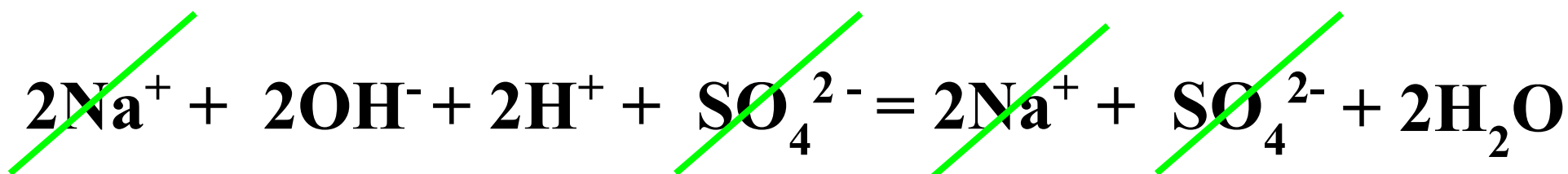
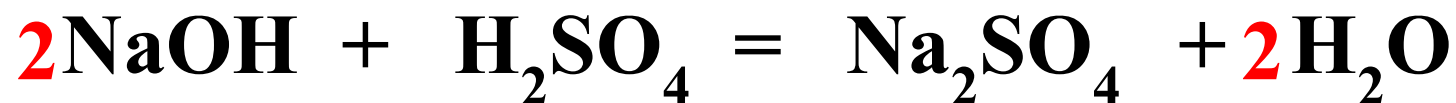


# Взаимодействие ионов в растворе:



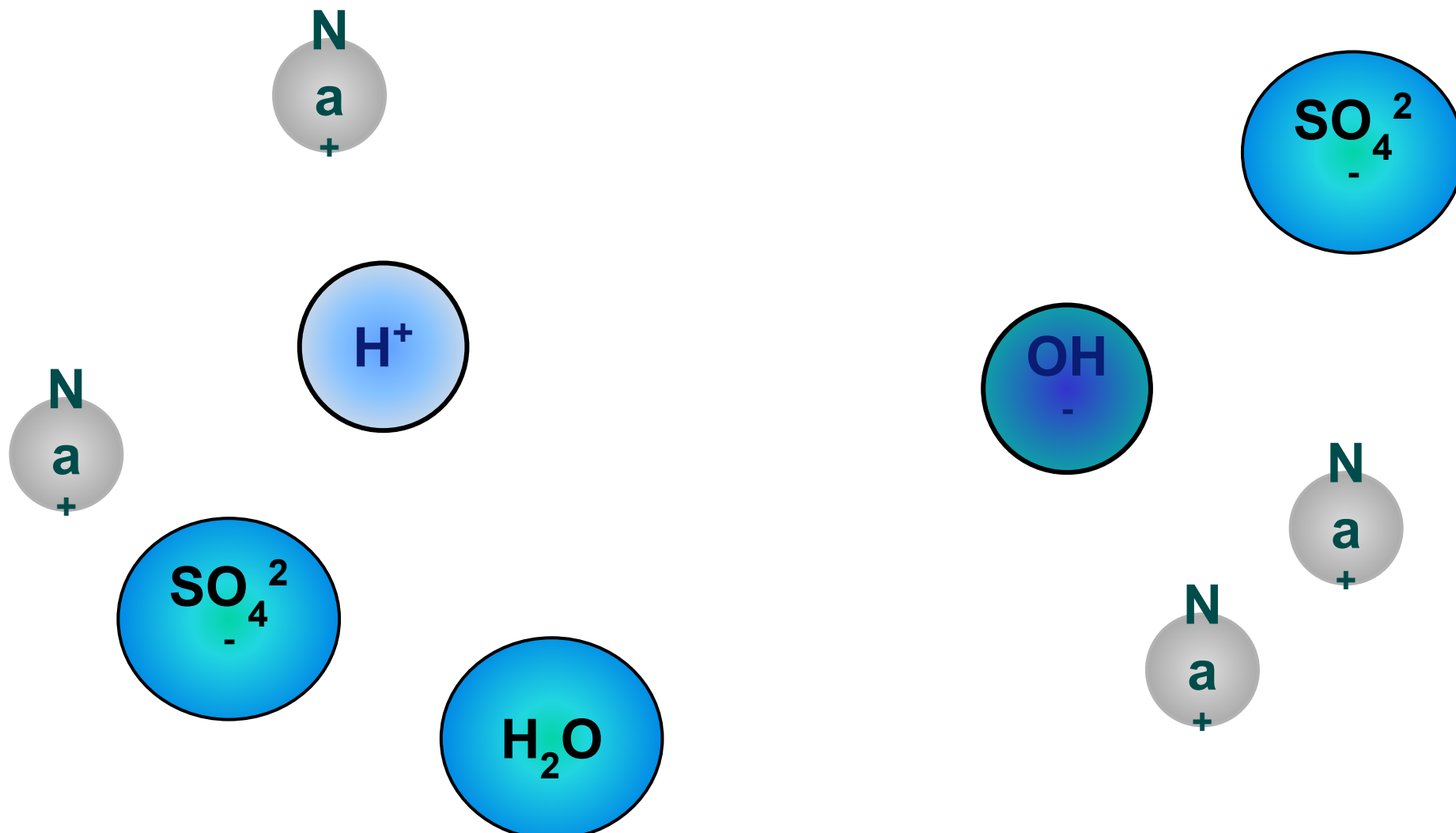
# Условия протекания реакций ионного обмена

## 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

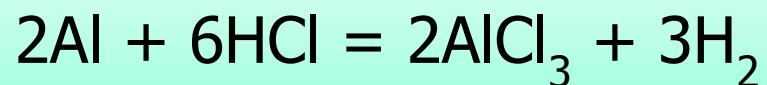
Д

соединения

2

Укажите уравнение реакции ионного обмена:

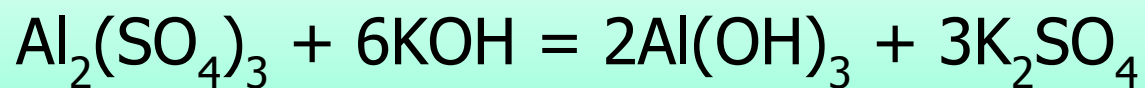
А



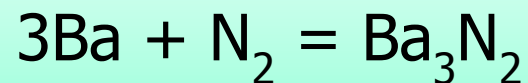
Б



В

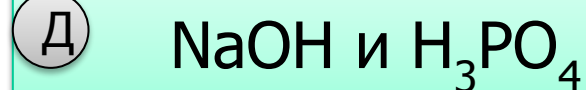
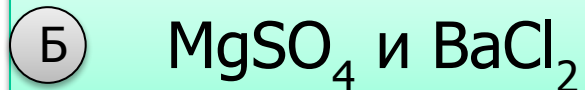
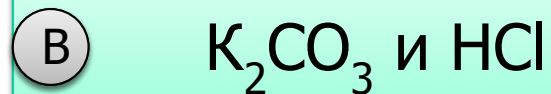
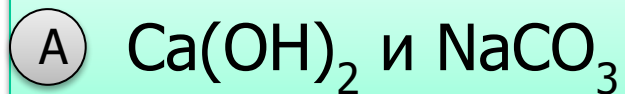


Д



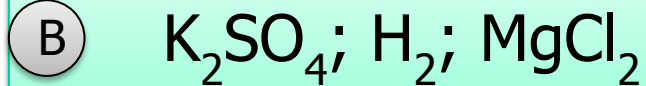
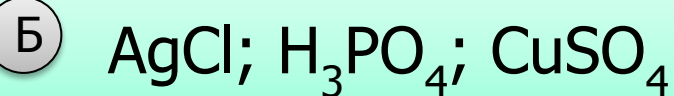
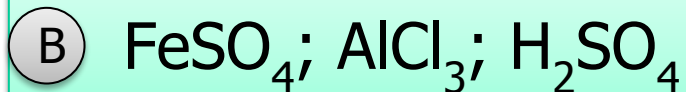
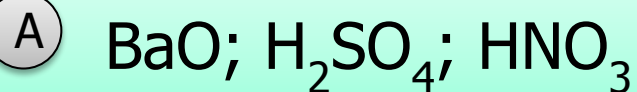
3

Реакцией нейтрализации является реакция между парой веществ:



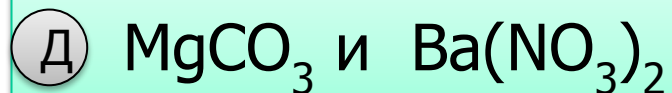
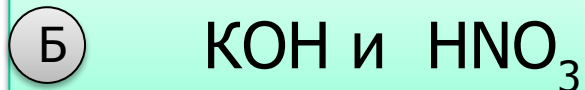
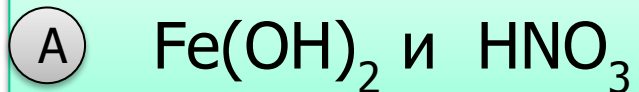
4

Электролитом является каждое вещество в ряду:



5

Формулы веществ, при взаимодействии которых образуется вода:





# ОТВЕТЫ

1. В

2. В

3. Д

4. Б

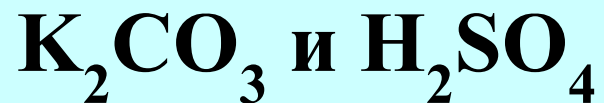
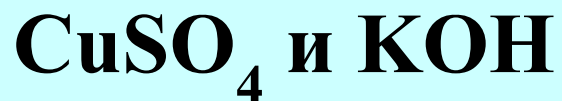
5. Б

# 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:

