

Урок по теме:

Ионные реакции

Вопросы на повторение:

- Какую тему вы начали изучать на предыдущих уроках?
- Что собой представляет процесс диссоциации?
- Что такое ионы?
- Какие ионы присутствуют в растворах солей, оснований, кислот.

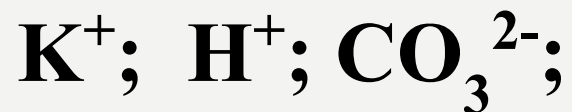
Задание 1

Вещества разделите на два столбика –
электролиты и неэлектролиты

1. Р-р КСl
2. Твердый КСl
3. Кристаллы сахара
4. Карбонат кальция

Задание 2

Пользуясь таблицей растворимости, определите какие вещества, могут образовывать перечисленные ионы:



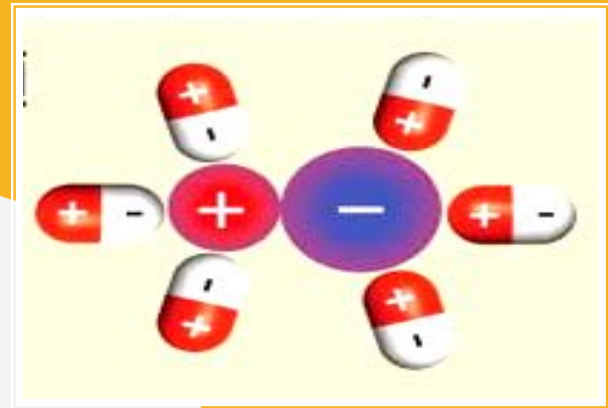
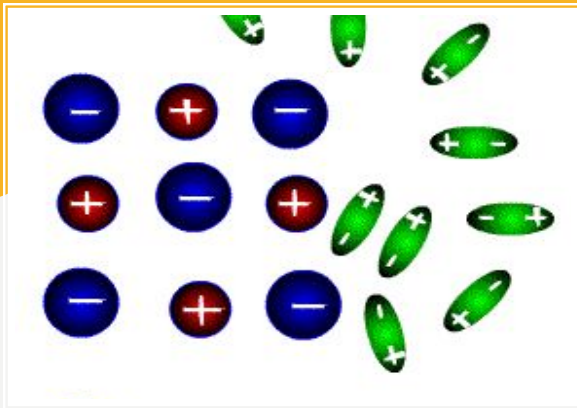
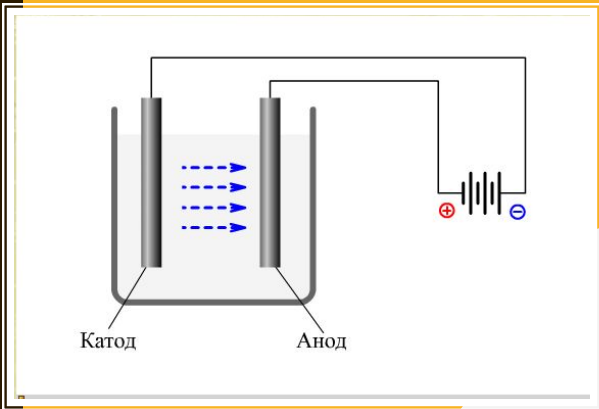
Задание 3

Зашифровано название двух классов веществ, назовите их.

Ки-но-ва-
ния

Ос-ло-ты

Какое действие вы выполнили, чтобы отгадать название классов?



Ионные реакции – реакции между
ионами

Ионные уравнения – уравнения ионных
реакций

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

Правила:

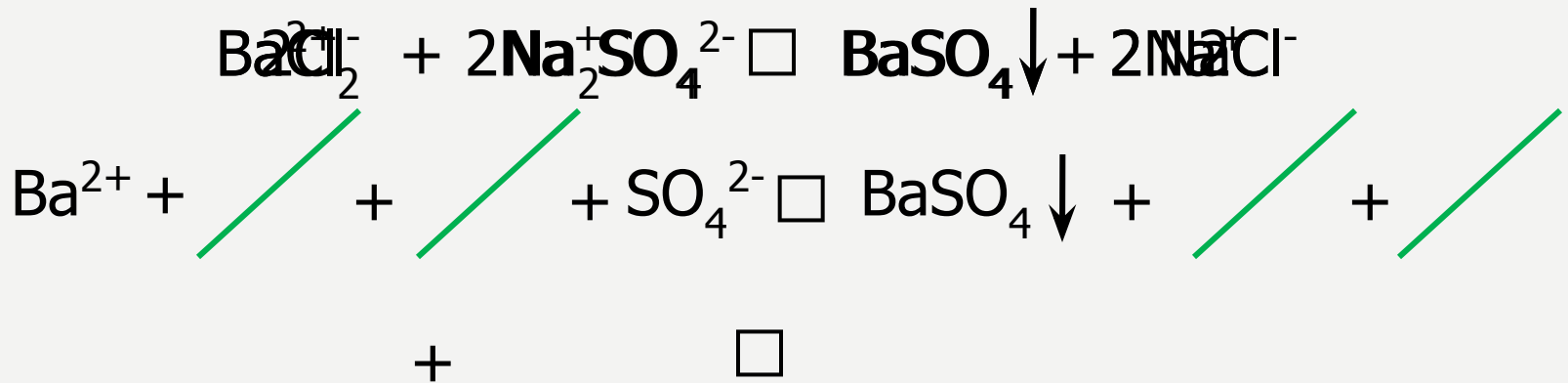
1. Вещества малорастворимые, нерастворимые, газообразные записывают в молекулярном виде.
2. Вещество, выпавшее в осадок обозначают - ↓, а газ - ↑.
3. Ионные уравнения бывают полными и сокращенными.

Пример: Взаимодействие хлорида бария с сульфатом натрия.

Порядок действий:

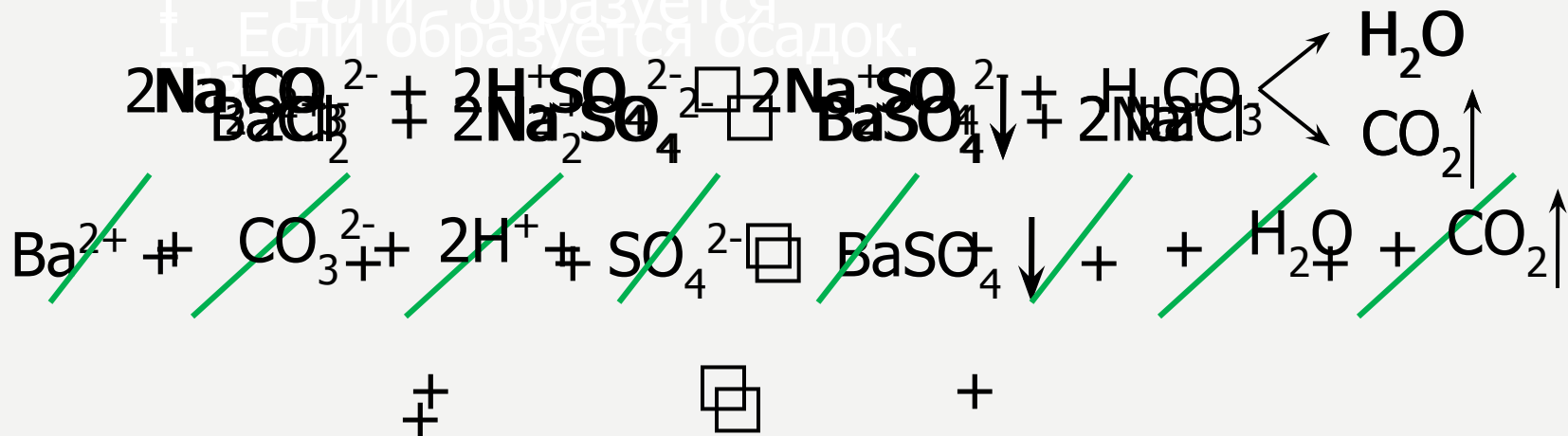
5. Сократить одинаковые ионы в левой и правой части полного ионного уравнения.

6. Составить ионно-молекулярное уравнение (переписать ионно-молекулярное уравнение, расписав на вещества. Обозначить их стрелкой вниз.

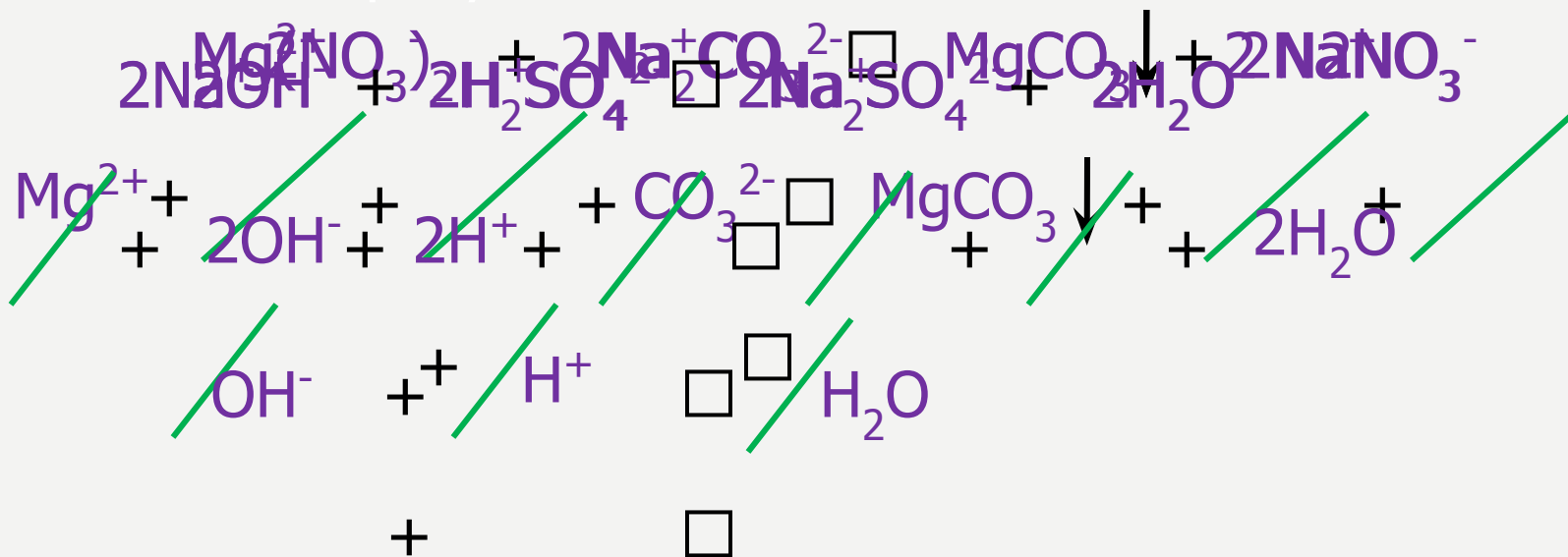


Условия протекания реакций ионного обмена.

I. Если образуется осадок.



III. Если образуется вода.



ПРОДОЛЖИТЕ ФРАЗУ:

- «Сегодня я узнал о»
- «Самым сложным для меня сегодня было.....»
- «За урок я бы поставил себе оценку»