



Реакции ионного обмена



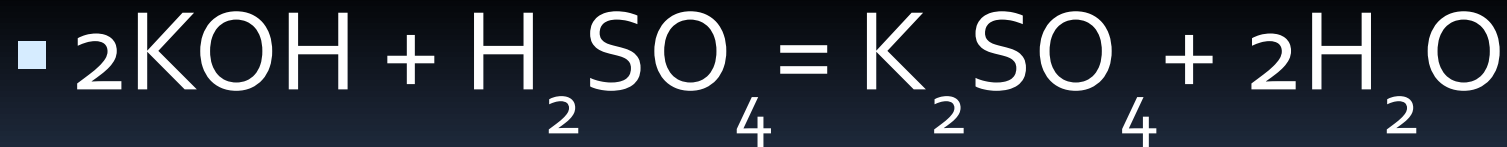
- Так как электролиты в растворе распадаются на ионы, то реакции в водных растворах протекают между ионами
- Они называются ионными реакциями
- А уравнения этих реакций называются ионными уравнениями

Условия протекания реакций ионного обмена

1. Если образуется осадок ($\downarrow$)
2. Если выделяется газ ($\uparrow$)
3. Если образуется малодиссоциирующее вещество (например, вода)

Алгоритм составления реакций ионного обмена

- 1. Написать молекулярное уравнение, например



- 
- 2. Переписать уравнение, заменяя формулы электролитов на сумму ионов, на которые они распадаются. Формулы нерастворимых, газообразных и малодиссоциирующих веществ оставляем в молекулярном виде



- Получаем полное ионное уравнение



- 3. Определим, какие ионы не участвуют в реакции (они находятся в правой и левой части в одинаковом количестве). Формулы ЭТИХ ИОНОВ можно вычеркнуть



- 4. Перепишем только те формулы, которые остались
- $2\text{OH}^- + 2\text{H}^+ + = 2\text{H}_2\text{O}$ или
- $\text{OH}^- + \text{H}^+ + = \text{H}_2\text{O}$
- Получаем сокращенное ионное уравнение

**Сокращенное ионное
уравнение
выражает
сущность реакции
ионного обмена**

- Выполните задание № 2-18

- Выучить конспект (параграф № 12)
- Выполнить упражнение № 2-19.