



Реакции ионного обмена



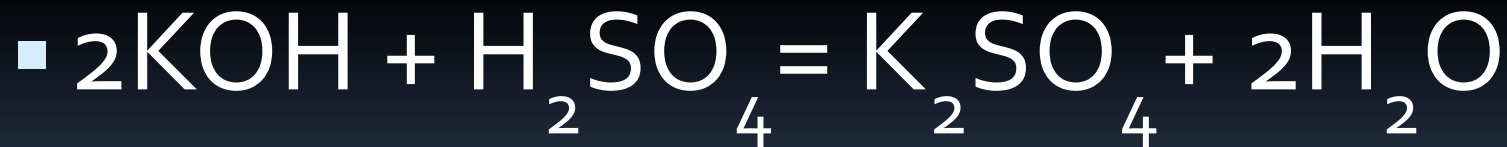
- Так как электролиты в растворе распадаются на ионы, то реакции в водных растворах протекают между ионами
- Они называются ионными реакциями
- А уравнения этих реакций называются ионными уравнениями

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.**