

Конспект урока химии по теме «Ионные уравнения» 8 класс 29.04

Цели:

1. Научиться составлять ионные уравнения реакций
2. Рассмотреть условия протекания реакций ионного обмена до конца

Ход урока

1. Выполнить самостоятельную работу.

1 вариант	2 вариант
1. Разделите перечисленные ниже вещества на два столбика – электролиты и неэлектролиты.	
Хлорид натрия (крист.) Хлорид натрия (раствор) Сахар (раствор) Сульфат натрия (раствор)	Раствор соляной кислоты Спирт Кристаллы сульфата цинка Раствор гидроксида натрия
2. Составьте уравнения диссоциации перечисленных ниже веществ; назовите полученные ионы.	
KOH; H ₂ SO ₄ ; Na ₂ CO ₃	NaOH; H ₃ PO ₄ ; BaCl ₂

2. Прочитать параграф 38, уч. стр.228.
3. Выписать определения: ионное уравнение, условия протекания ионной реакции, реакция нейтрализации.
4. Познакомиться с алгоритмом записи полного и сокращенного ионных уравнений

Последовательность действий	Выполнение действий
1. Записать молекулярное уравнение реакции, подобрать коэффициенты	$AlCl_3 + 3KOH = Al(OH)_3\downarrow + 3KCl$
2. С помощью таблицы растворимости определить растворимость каждого вещества	$AlCl_3$ – р.; KOH – р.; $Al(OH)_3$ – н.; KCl – р.
3. Составить полное ионное уравнение реакции, записав электролиты в виде ионов, неэлектролиты – в молекулярном виде	$Al^{3+} + 3Cl^- + 3K^+ + 3OH^- = Al(OH)_3\downarrow + 3K^+ + 3Cl^-$
4. Составить сокращенное ионное уравнение, сократив одинаковые ионы в левой и правой частях уравнения	$Al^{3+} + 3OH^- = Al(OH)_3\downarrow$

5. Рассмотреть лабораторную работу №17, записать молекулярное и ионное уравнение реакции

6 Домашнее задание

§ 38. Упр. № 1,2 стр.