

Классификация солей

8 класс

Сучкова Н.В. учитель химии первой
квалификационной категории
2008-2009 учебный год



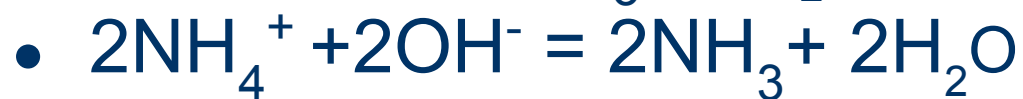
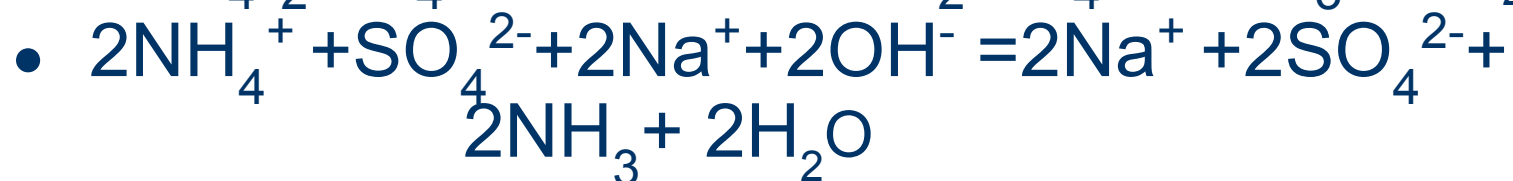
- Задачи урока:

1. Познакомиться с понятиями кислые, средние, основные соли

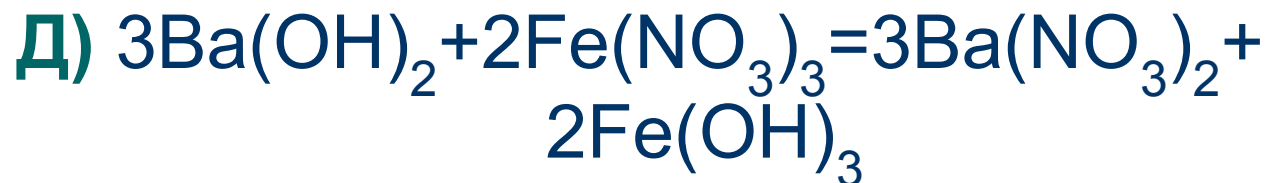
Свойства оснований.



Свойства оснований.



Свойства оснований.



- $3\text{Ba}^{2+} + 6\text{OH}^- + 2\text{Fe}^{3+} + 6\text{NO}_3^- = 3\text{Ba}^{2+} + 6\text{NO}_3^- + 2\text{Fe}(\text{OH})_3$
- $6\text{OH}^- + 2\text{Fe}^{3+} = 2\text{Fe}(\text{OH})_3$
- $3\text{OH}^- + \text{Fe}^{3+} = \text{Fe}(\text{OH})_3$



Отметьте знаком «+» те случаи, когда между веществами возможно взаимодействие

	H_2SO_4	FeO	CO_2	FeSO_4	t (нагревание)
NaOH					
$\text{Cu}(\text{OH})_2$					

Отметьте знаком «+» те случаи, когда между веществами возможно взаимодействие

	H_2SO_4	FeO	CO_2	FeSO_4	t (нагревание)
NaOH	+	-	+	+	-
Cu(OH)_2	+	-	-	-	+

Определите химический элемент

- 1) 11p, 10n, 11e
- 2) 6p, 6n, 6e
- 3) 11p, 12n, 11e

Классификация солей

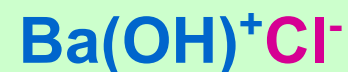


Кислая соль

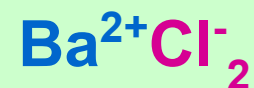


Средняя соль

Классификация солей



Основная
соль



Средняя
соль



Классификация солей

- Запишите формулы солей и уравнения диссоциации:
- гидросульфата калия
- гидрокарбоната кальция
- *Какие кислоты не могут образовывать кислых солей?*
- **Многоосновные кислоты способны образовывать кислые соли.**

Классификация солей

- Запишите формулы солей и уравнения диссоциации:
- гидроксонитрата кальция
- гидроксохлорида магния
- *Какие основания не могут образовывать основных солей?*
- **Многокислотные основания способны образовывать основные соли.**

Выполните упражнение №2, стр.147

- KHCO_3
- $(\text{CuOH})_2\text{CO}_3$
- BaSO_4
- AlOHCl_2
- $\text{Ca}(\text{HPO}_4)_2$
- $\text{Ba}(\text{HSO}_4)_2$
- Na_3PO_4

Выводы:

- 1. Соли – это
- По составу различают соли:,,

Домашнее задание

- 41, стр. 222-223,
- Рабочая тетрадь стр 145, упр. 8
стр. 147-148 упр.1,3

Повторение: 8,9