


# Классификация солей

## 8 класс

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



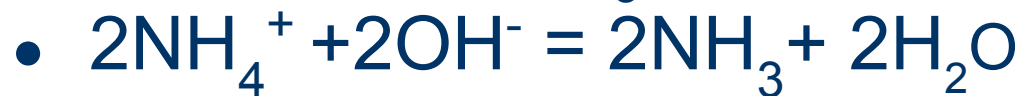
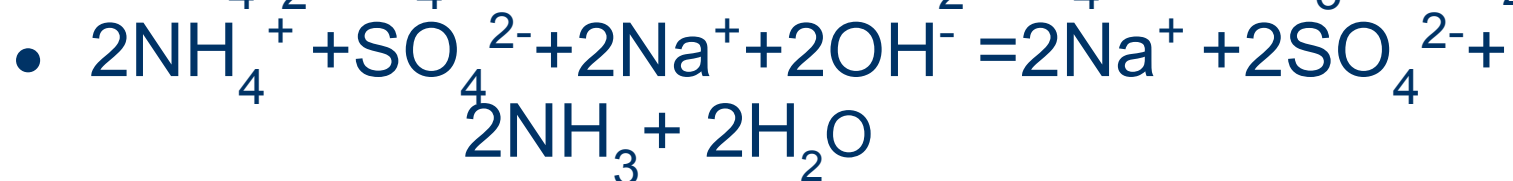
- Задачи урока:

1. Познакомиться с понятиями кислые, средние, основные соли

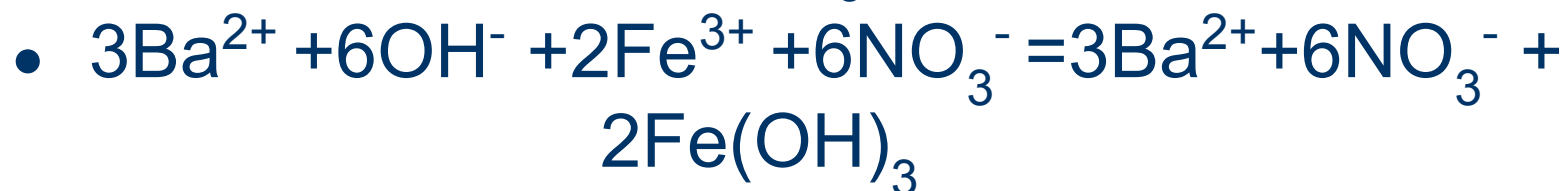
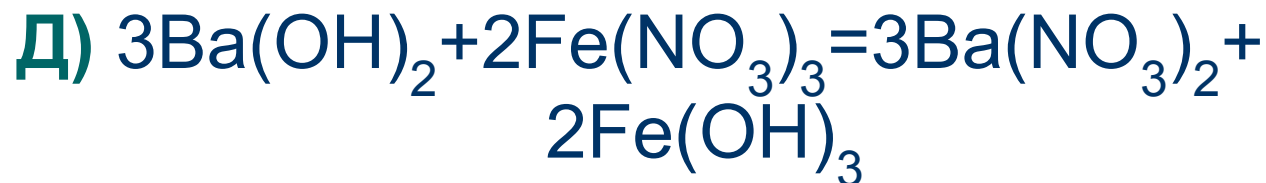
## Свойства оснований.



## Свойства оснований.



## Свойства оснований.



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

	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{FeO}$	$\text{CO}_2$	$\text{FeSO}_4$	t (нагревание)
$\text{NaOH}$					
$\text{Cu}(\text{OH})_2$					

# 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) 11р, 10n, 11e
- 2) 6р, 6n, 6e
- 3) 11р, 12n, 11e



# Классификация солей



Кислая соль

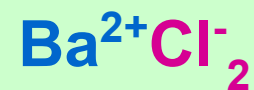


Средняя соль

# 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

- $\text{KHCO}_3$
- $(\text{CuOH})_2\text{CO}_3$
- $\text{BaSO}_4$
- $\text{AlOHCl}_2$
- $\text{Ca}(\text{HPO}_4)_2$
- $\text{Ba}(\text{HSO}_4)_2$
- $\text{Na}_3\text{PO}_4$

# 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