ГБОУ города Москвы Гимназия №1505

«Московская городская педагогическая гимназия-лаборатория»

**Реферат**

**Кислоты и основания в различных теориях**

*Автор*: ученик 9 класса «Б»

Завина Анна

*Руководитель:* Давыдочкина С.В.

Москва

2015

**Оглавление**

 **TOC \t "Заголовок 1, 1"**

Введение PAGEREF \_Toc \h 3

Список литературы PAGEREF \_Toc1 \h 4

Введение

**Актуальность**. Объектом исследования я выбрала основания и кислоты.

 В химии, как и в жизни, нет однозначного понимания того или иного понятия. В моем реферате речь пойдет о понятиях кислоты и основания. Я рассмотрю их в трех различных теориях. То, что верно с точки зрения одной теории, не совсем верно с точки зрения другой. В школьном курсе кислоты и основания рассматриваются только в одной теории, а мой реферат поможет расширить представления о них, позволит объяснить механизмы образования связей, а также изучение различных теорий поможет мне научиться аргументированно доказывать свою точку зрения.

**Цель**: Рассмотреть кислоты и основания с точки зрения трех различных теорий.

**Задачи**:

1. Рассмотреть кислоты и основания с точки зрения теории С.Аррениуса и теории Менделеева, изучить недостатки этой теории

2. Рассмотреть кислоты и основания с точки зрения протолитической теории И.Бренстеда, объяснить следствия из этой теории, изучить недостатки теории

3. Рассмотреть кислоты и основания с точки зрения электронной теории

Г.Льюиса, изучить дальнейшее развитие теории растворов

4. Сравнить эти теории; основываясь на их недостатках и достоинствах, сделать вывод о точности и корректности этих теорий.

Список литературы

1. Мартыненко Б.В. Химия: Кислоты и основания //- М.: Просвещение, 2000. - С. 17-35.
2. <http://studyport.ru/referaty/estestvennye-nauki/3112-rastvory-rastvorimost> Ссылка действительна на 15.03.2015
3. Волков В.А., Вонский Е.В., Кузнецова Г.И. Выдающиеся химики мира. – М.: ВШ, 1991. 656 с. ; Большая советская энциклопедия. В 30 тт. // <http://www.physchem.chimfak.rsu.ru/Source/History/Persones/Cleve.html> Ссылка действительна на 15.03.2015
4. С. Benedicks. Svante Arrhenius. Stockholm, 1938; Ю. И.. Соловьев, Н. А. Фигуровский. Сванте Аррениус. M.: Изд-во АН СССР, 1959. В. А. КРИЦМАН // <http://www.chem.msu.su/rus/elibrary/nobel/1903-Arrhenius.html> Ссфлка действительна на 15.03.2015
5. Современная Энциклопедия, 2000 //<http://dic.academic.ru/dic.nsf/enc1p/29570> Ссылка действительна на 15.03.2015
6. Большая биографическая энциклопедия, 2009. //[http://dic.academic.ru/dic.nsf/enc\_biography/49264/Каблуков](http://dic.academic.ru/dic.nsf/enc_biography/49264/%D0%9A%D0%B0%D0%B1%D0%BB%D1%83%D0%BA%D0%BE%D0%B2) Ссылка действительна на 15.03.2015
7. Большой энциклопедический словарь / Ред. А. М. Прохоров . – 2-е изд., перераб. и доп . – М. : Большая Российская энциклопедия, 2000. 1219 с.
8. Мария Зацепина //<http://www.alhimik.ru/great/brensted.html> Ссылка действительна на 15.03.2015