# УДК-547

**З.С. Хасбулатова**

 **Доктор химических наук, профессор каф. химии и МПХ**

**ФГБОУ ВО «Чеченский государственный педагогический университет» г. Грозный**

**hasbulatova@list.ru**

**З.А. Юнусова**

**Магистрант профиля «Органическая химия»**

**ФГБОУ ВО «Чеченский государственный педагогический университет» г. Грозный**

**zaynapyunusova1995@gmail.com**

**Z. S. Khasbulatova**

**Doctor of chemical Sciences, Professor of the Department of chemistry and MPH**

**FSBEI "Chechen State Pedagogical University" Grozny**

**hasbulatova@list.ru**

**Z. A. Yunusova**

**Master's degree in Organic chemistry**

**FSBEI "Chechen State Pedagogical University" Grozny**

**zaynapyunusova1995@gmail.com**

150 ЛЕТ ПЕРИОДИЧЕСКОМУ ЗАКОНУ Д.И.МЕНДЕЛЕЕВА И ФИЛОСОФИЯ

150 YEARS OF THE PERIODIC LAW OF D.I.MENDELEYEV AND PHILOSOPHY

**Аннотация.**  В статье говорится, о том, что Периодический закон (ПЗ), установленный Д.И. Менделеевым в 1869 г. эмпирическим путем, имеет огромное философское значение, о значении периодического закона для развития всех естественных наук, и о философском мировоззрении ученого – химика Менделеева.

**Ключевые слова**: периодический закон, периодическая система, химия, взгляды, мировоззрение, философия.

**Abstract.** The article states that the Periodic Law (PZ), established by D.I. Mendeleyev in 1869 by empirical means, has a huge philosophical significance, the importance of the periodic law for the development of all natural sciences, and the philosophical world view of the scientist - chemist Mendeleyev.

**Keywords:** periodic law, periodic system, chemistry, views, world vision, philosophy.

 Согласно распоряжению Правительства Российской Федерации от 29 декабря 2018 года N 3015-р 2019 год был объявлен Международным годом Периодической таблицы химических элементов.

 В связи с этим, в ФГБОУ ВО «Чеченский государственный педагогический университет» был разработан и утверждён план мероприятий по подготовке и проведению в 2019 году Международного года Периодической таблицы химических элементов (ПТХЭ). Проведение в стенах нашего вуза региональной научно-практической конференции студентов и молодых ученых «Современные проблемы естествознания» и Всероссийской научно-практической конференции с международным участием «Актуальные проблемы естественных наук», проведение химической олимпиады, круглых столов- это была лишь часть разработанного и поддержанного 2019 году ректором ЧГПУ Х.А.С. Халадовым и проректором по научной и международной деятельности ЧГПУ Арсалиевым Ш.М.-Х,. плана мероприятий, посвящённых празднованию в 2019 году Международного года Периодической таблицы химических элементов Д.И.Менделеева (ПТХЭ). [1]

 Менделеев Д.И. открыл периодический закон (ПЗ), и на основе этого закона разработал периодическую систему (ПС) химических элементов. Это открытие явилось важнейшей ступенью для развития множества наук, а также и дидактики химии. Периодический закон (ПЗ), установленный Д.И. Менделеевым в 1869 г. эмпирическим путем, имеет огромное философское значение, так как устанавливает связь между всеми химическими элементами, которые получены искусственно и, возможно, синтезируются естественным образом в необъятной Вселенной.

 Одним из самых важнейших трудов этого ученого (Д.И.Менделлева) является книга «Основы химии» [2]. «У научного изучения предметов», – говорит Менделеев в книге «Основы химии», – две основных или конечных цели: предвидение и польза… Торжество научных предсказаний имело бы очень малое для людей значение, если бы оно не вело под конец к прямой общей пользе. Научные предсказания, основываясь на изучении, дают в обладание людское такие уверенности, при помощи которых можно направлять естество вещей в желаемую сторону». И дальше Д.И.Менделеев говорит: «Религиозные и философские понятия живут и развиваются уже многие тысячелетия, а те понятия, которыми руководится точно предсказывающая наука, возродились всего лишь несколько столетий и успели охватить лишь очень немногое. Химия же вошла в состав таких наук всего лишь разве два столетия. Впереди, наверное, предстоит от таких наук много-много и предсказаний, и пользы».

 Эти слова Д.И. Менделеева направлены против религии и спекулятивной философии. Религии и философии противопоставлена Менделеевым наука. Идеи религии, – отмечает учёный, – существуют уже тысячи лет, но пользы не много; а наука, в короткие сроки дает многое, и поэтому можно говорить о ее благе в будущем. Такой смысл, включён Менделеевым в примечание, напечатанном мелким шрифтом на 405 странице его любимого научного труда «Основы химии» [2]. Он писал очень осторожно об этом, так как ему не хотелось поссориться с существующим тогда мнением общества.

Д.И. Менделеев в своих произведениях отстаивал идеи о том, что химические элементы не изменяются и не превращаются друг в друга. Д.И. Мендеелеев говорил: «Я – Дмитрий Иванович, а вы – Иван Петрович. У каждой своей индивидуальности – так же, как и у элементов». Д.И. Ученый часто небрежно говорил о диалектике. Он не имел в виду диалектику Гегеля и Маркса, а софистику и схоластику. Научная диалектика рассматривает методы мышления отражающие законы развития общества. Важнейшим из таких законов является закон перехода количественных изменений в качественные. На этом законе построена периодическая система (ПС) Д.И.Менделеева. Количественная разница атомных масс элементов приводит к качественной разнице химических элементов.

 Фридрих Энгельс [3] дал высокую оценку открытию новых химических элементов. Менделеевым. В работе «Общий характер диалектики как науки» Энгельс написал: «Менделеев показал, что в рядах сродных элементов, расположенных по атомным весам, имеются различные пробелы, указывающие на то, что здесь должны быть еще открыты новые элементы. Он наперед описал общие химические свойства одного из этих неизвестных элементов и предсказал приблизительным образом его удельный и атомный веса и его атомный объем. Менделеев, применяя бессознательно гегелевский закон о переходе количества в качество, совершил научный подвиг, который смело можно поставить наряду с открытием Леверрье, вычислившего орбиту еще неизвестной планеты, Нептуна».

 То, что элементы превращаются друг в друга было доказано с помощью радиоактивного излучения, когда ядра атомов подвергаются разрушению и образуются новые химические элементы. Так диалектика одержала победу посредством периодической системы химических элементов и посредством химии радиоактивных веществ.

 Д.И.Менделеев имел свои консервативные привычки и симпатии, поэтому у него не было законченной философской системы. В вопросах познания у Менделеева видна двойственность. Он, заявляя, что «сущность» вещества для нас непостижима, ибо «чужда нашему сознанию и духу» [4], как бы примыкает к агностикам.

 Затем, Менделеев пишет: «люди, постепенно изучая вещество, – им овладевают, точнее и точнее делают в отношении к нему предсказания, оправдываемые действительностью, шире и чаще пользуются им для своих потребностей, и нет повода видеть где-либо грань познанию и обладанию веществом», т.е уже отказывается от агностицизма.

Если грани познанию и обладанию веществом отсутствует, то тогда нет и непознаваемой «сущности». Так называемая непостижимая «сущность» есть лишь обобщенный образ нашей неосведомленности о веществе.

[Исследование естественно](https://chem21.info/info/415841)научных и философских убеждений Менделеева дает возможность с определенной точностью утверждать, что Менделеев имеет материалистические взгляды. Но его материализм не был до [конца последовательным](https://chem21.info/info/1404452). В нем были [элементы](https://chem21.info/info/1456405) агностицизма и дуализма, которые несовместимы с философией материализма.

**Список литературы**

1. Хасбулатова З.С., Абубакарова З.Ш. Современное состояние и значение периодической системы Д.И.Менделеева .//Материалы Всероссийской научно-практической конференции с международным участием «Актуальные проблемы естественных наук»,посвящённой Международному году Периодической таблицы химических элементов. – Грозный. 2019. – С.4-10.

2.Менделеев Д.И. Основы химии. – СПб., 1906. Т. 1. – С. 405.

3. Архив Карла Маркса и Фридриха Энгельса, книга вторая, – С.227.

4. Менделеев Д.И. «Основы Химии». – СПб., 1906. Т. 1. – С. 406.