

НОВОЕ О СТРОЕНИИ АТОМА В ПЕРИОДИЧЕСКОЙ СИСТЕМЕ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д.И.МЕНДЕЛЕЕВА

Милюте Е.А., Милювене В.А., Милюс А.В.

*Международная научно исследовательская группа «LITAVEM»,
P/D № 1102, VCP, Проспект Гедиминаса 7, Вильнюс, LT- 0100, Lithuania
e-mail: litavem@inbox.ru*

После открытия периодического закона в 1869 г. Д. И. Менделеев два года совершенствовал его формулировку и окончательно оформил её в следующем виде (1871): «Свойства элементов, а потому и свойства образуемых ими простых и сложных тел, стоят в периодической зависимости от их атомного веса.»¹

С развитием атомной и квантовой физики, не зная, что такое заряд, Периодическому закону Д. И. Менделеева дали другое обоснование: «Свойства химических элементов, а также формы и свойства образуемых ими простых веществ и соединений находятся в периодической зависимости от величины зарядов ядер их атомов».²

Выполненные нами фундаментальные исследования природы заряда привели к открытию вихревой динамики вещества в атоме, которая отвечает за возникновение заряда - излучения, выходящего за пределы внешней оболочки атома вихря^{3,4}, в свою очередь зависящего от степени его возбуждения. Проведен анализ различных характеристик химических элементов, в ходе которого была открыта их новая фундаментальная характеристика - **величина циркуляции скорости переноса вещества ($v \cdot r$)** в них, ответственная за появление самих периодов в периодической системе³. Открытие этой величины позволило понять и осмыслить гениальную мысль Д. И. Менделеева, выделившего благородные газы в «нулевую» группу, поместив их уже тогда в начале периодической системы. Это нашло отражение в прижизненном издании «Основы химии» (1906 г.)¹, хотя сообщение об этом имеется и в его брошюре «Попытка химического понимания мирового эфира» (1902 г.).

Полученные данные указывают на необходимость пересмотра современного варианта Периодической системы, ибо благородные газы следует поставить в начале новых периодов (Таблица 2)³; поскольку ($v \cdot r$) этой группы элементов существенно отличается от того периода, к которому они относятся в настоящее время; а также считать главной характеристикой атомов их атомный вес, как это считал автор системы.

Литература

1. Менделеев Д. И. Периодический закон. — М.: Изд. АН СССР, 1958. — С. 111.
2. Периодический закон. Википедия
3. Милюте Е.А., Милювене В.А, Милюс А.Ю.В. Природа заряда, механизмы излучения и внутренняя морфология взаимодействующих объектов. – Vilnius., Mokslo Aidai, 2005.
4. Милюте Е.А., Милювене В.А., Милюс А.Ю.В. XIX Менделеевский Съезд по Общей и Прикладной Химии, 2011, Волгоград, 1, 292.