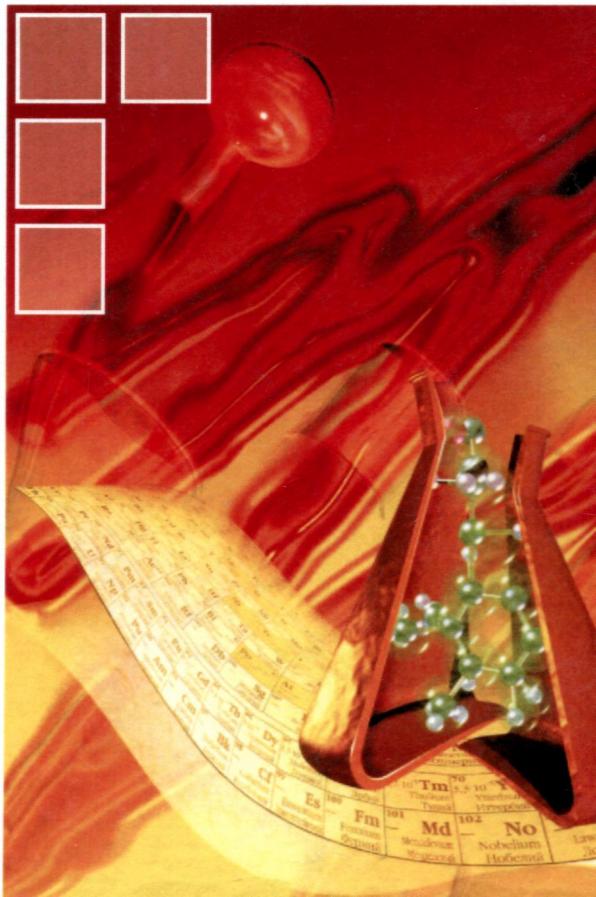


А.В. Градобоеев
В.С. Матвеев



ЗАКОНОМЕРНОСТИ СТРОЕНИЯ ЭЛЕМЕНТОВ И КОНЕЧНОСТЬ ПЕРИОДИЧЕСКОЙ СИСТЕМЫ Д.И. МЕНДЕЛЕЕВА

ИЗДАТЕЛЬСТВО ТПУ



УДК 539.1

ББК 22.38

Г75

Градобоев А.В.

Г75

Закономерности строения элементов и конечность Периодической системы Д.И. Менделеева: монография / А.В. Градобоев, В.С. Матвеев. – Томск: Изд-во Томского политехнического университета, 2008. – 183 с.

ISBN 5-98298-396-9

В монографии представлены результаты анализа изменения различных характеристик атомов элементов в зависимости от их положения в Периодической системе. Все элементы разделены на два семейства (s и p), группы и подгруппы по типам заполняемых электронных орбиталей. Анализ изменения энергии связи нуклонов ядра, орбитального радиуса атомов и первой энергии ионизации позволяет предположить конечность Периодической системы и оценить предельные порядковые номера для каждой из подгрупп элементов. Предложена структура Периодической системы, которая содержит 172 элемента, 7 классов и 12 периодов.

Предназначена для научных работников, преподавателей, аспирантов и студентов, изучающих атомную и ядерную физику и закономерности строения элементов вещества.

УДК 539.1

ББК 22.38

Рецензенты

Доктор физико-математических наук, заведующий кафедрой теоретической и экспериментальной физики ТПУ

B.Ф. Пичугин

Доктор химических наук,
профессор кафедры неорганической химии ТГПУ

Л.П. Еремин

ISBN5-98298-396-9

© Градобоев А.В., Матвеев В.С., 2008

© Томский политехнический университет, 2008

© Оформление. Издательство Томского
политехнического университета, 2008

ОГЛАВЛЕНИЕ

| | |
|------------------------------------------------------------------------------------------|-----|
| ВВЕДЕНИЕ | 3 |
| Глава 1. СТРОЕНИЕ АТОМОВ И ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ЭЛЕМЕНТОВ | 6 |
| 1.1. Периодическая система Д.И. Менделеева и развитие естествознания..... | 6 |
| 1.2. Атом водорода по Бору | 10 |
| 1.3. Квантово-механическая модель водородоподобных атомов | 15 |
| 1.4. Строение электронной оболочки многоэлектронных атомов | 25 |
| 1.5. Электронная структура атомов и Периодическая система элементов | 30 |
| Резюме к Главе 1 | 34 |
| Глава 2. СВОЙСТВА ЯДЕР АТОМОВ ЭЛЕМЕНТОВ | 35 |
| 2.1. Строение ядер атомов | 35 |
| 2.2. Размеры ядра | 39 |
| 2.3. Энергия связи нуклонов ядра | 41 |
| 2.4. Анализ изменения нуклонного состава ядер | 53 |
| 2.5. Нуклонный состав ядер и строение Периодической системы элементов | 57 |
| Глава 3. ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ЭЛЕМЕНТОВ И ИЗМЕНЕНИЕ ОСНОВНЫХ ХАРАКТЕРИСТИК АТОМОВ | 72 |
| 3.1. Закономерности изменения радиуса атомов..... | 72 |
| 3.1.1. p-Элементы | 76 |
| 3.1.2. ss-Элементы..... | 89 |
| 3.1.3 s(fd)s-Элементы | 92 |
| 3.1.4. sd-Элементы | 95 |
| 3.1.5. sf-Элементы..... | 104 |
| 3.2. Закономерности изменения энергии ионизации атомов | 107 |
| 3.2.1. p-Элементы..... | 109 |
| 3.2.2. ss-Элементы..... | 119 |
| 3.2.3. s(fd)s- и sd-Элементы | 124 |
| 3.2.4. sf-Элементы | 127 |
| Резюме к Главе 3 | 128 |
| Глава 4. ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ЭЛЕМЕНТОВ С УЧЕТОМ ЕЕ КОНЕЧНОСТИ | 131 |
| 4.1 Предлагаемая структура Периодической системы | 132 |
| 4.2. Закономерности распределения элементов по периодам | 138 |
| 4.3. Перспективы открытия новых элементов | 151 |
| Резюме к Главе 4 | 154 |
| ЗАКЛЮЧЕНИЕ..... | 155 |
| СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ | 160 |
| Приложение 1. Хронология открытия элементов Периодической системы..... | 162 |
| Приложение 2. Электронные формулы атомов в основном состоянии | 167 |
| Приложение 3. Массовое число и нуклонный состав ядер элементов..... | 173 |