

УДК 541.2

ИСТОРИЯ ОТКРЫТИЯ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ СЕДЬМОГО ПЕРИОДА В XXI ВЕКЕ

Лях С.С., Тлехусеж М.А.

ФГБОУ ВО «Кубанский государственный технологический университет», Краснодар,
e-mail: ssserrsentinel@mail.ru

Мы живем в XXI веке, и наука не стоит на месте, особенно в сфере высоких технологий и в химии, в частности. Открытие новых элементов всегда вызывало высокий интерес широкой публики. Но что это нам дает? С физической точки зрения – эти результаты дают лучшее понимание ядерной структуры и представление о строении атома сверхтяжелых элементов. С химической точки зрения – у новых элементов возможно значительное отклонение химических свойств от гомологов группы в связи с релятивистскими эффектами, исследование которых позволит лучше понять химические свойства давно известных и применяемых элементов. Также это позволит лучше разобраться в том, каким образом электронное строение атомов и молекул, которые возможно рассчитать, определяет их химические свойства. В этой статье мы рассмотрим, как совершенствовалась Периодическая система Дмитрия Ивановича Менделеева в XXI веке, какие существуют современные методы и методики обнаружения и идентификации новых химических элементов и, самое главное, попытаемся ответить на вопрос: «также ли справедлив для новых химических элементов периодический закон, как он справедлив для ранее открытых элементов?»

Ключевые слова: Периодическая система химических элементов, новые элементы

HISTORY OF DISCOVERY OF ELEMENTS OF THE SEVENTH PERIOD IN THE XXI CENTURY

Luakh S.S., Tlekhusezh M.A.

Kuban State Technological University, Krasnodar; e-mail: ssserrsentinel@mail.ru

We live in the XXI century, and science does not stand still, especially in the field of high technology and chemistry, in particular. The discovery of new elements has always aroused great interest among the General public. But what does that give us? From the physical point of view-these results give a better understanding of the nuclear structure and the structure of the atom of superheavy elements. From the chemical point of view-the new elements may have a significant deviation of chemical properties from the homologues of the group in connection with relativistic effects, the study of which will allow a better understanding of the chemical properties of long-known and used elements. It will also help to better understand how the electronic structure of atoms and molecules that can be calculated determines their chemical properties. In this article we will consider how to improve the periodic system of Dmitry Ivanovich Mendeleev in the XXI century, what are the modern methods and techniques of detection and identification of new chemical elements, and, most importantly, to answer the question «is the periodic law also valid for new chemical elements, as it is valid for previously discovered elements?»

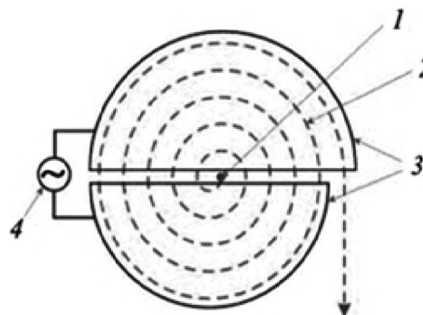
Keywords: Periodic table of chemical elements, new elements

Открытие новых элементов Периодической системы всегда вызывало интерес широкой публики. С древних времен и по сегодняшний день открыто 118 химических элементов. В природе встречаются элементы с атомными номерами (т.е. количеством протонов), не превышающими 92 (U – уран, атомный номер 92). Элементы с количеством протонов от 93 до 100 можно получить в реакторах, а свыше 100 – на ускорителях частиц.

Рассмотрим последние 4 элемента, которые получены в XXI веке и зарегистрированы Международным союзом теоретической и прикладной химии (ИЮПАК). В настоящее время новые элементы получают на ускорителях тяжелых ионов. В нашей стране, начиная с 1950 г., работа по их синтезу на ускорителях тяжелых ионов ведется в городе Дубна, как его еще называют Наукоград.

Тяжелыми ионами, ускоренными в циклотронах или линейных ускорителях, бомбардируют мишени из тяжелых элементов,

и в результате реакции слияния с испусканием одного или нескольких нейтронов синтезируется новый элемент с порядковым номером, соответствующим сумме зарядов ядер налетающего иона и ядра мишени (рисунок).



Устройство циклотрона: 1. Место поступления частиц. 2. Траектория их движения. 3. Электроды. 4. Источник переменного напряжения (магнитное поле направленно перпендикулярно плоскости рисунка)

Образующиеся ядра далее претерпевают радиоактивный распад. Для синтеза наиболее устойчивых изотопов выбирают такие комбинации ядер, в которых содержится по возможности большое число нейтронов, а составные ядра имеют низкую энергию возбуждения. Выход получаемых тяжелых элементов чрезвычайно мал – отдельные атомы или десятки атомов, иногда за месяцы облучения на ускорителе [1]. Период полураспада – время, в течение которого распадается половина радиоактивных ядер. Эта величина является константой для данного радиоактивного ядра (изотопа), наглядно характеризующей скорость распада радиоактивных ядер.

*Новые элементы Периодической системы
 Д.И. Менделеева*

Нихоний (лат. Nihonium, Nh) – химический элемент 7-го периода III группы. Атомный номер – 113. Атомная масса наиболее устойчивого из известных изотопов с периодом полураспада 20 с составляет 286,182 а.е.м. Искусственно синтезирован, радиоактивен, в природе не встречается. Сначала нихоний был синтезирован в Российской Федерации методом горячего слияния в Объединённом институте ядерных исследований (ОИЯИ) в Дубне. Почти в то же время появилась информация о синтезе данного элемента в Японии методом холодного слияния. Дальнейшие исследования по синтезу сто тринадцатого элемента велись в различных лабораториях по всему миру, однако японские научные работники из RIKEN достигли более внушительных результатов, и по этой причине ИЮПАК признал приоритет открытия за японцами.

Отечественные ученые предложили 113-ый элемент назвать Беккерелий в честь Анри Беккереля, который открыл явление радиоактивности. Жители страны Восходящего солнца рекомендовали целый ряд названий: Японий, Нисинаний (в честь физика Ёсио Нисина) и Рикений (в честь института RIKEN) [2, с. 222]. Однако, Международный союз теоретической и прикладной хи-

мии рекомендовал наименование «Нихоний» (от яп. Нихон коку – Япония, дословно «страна восходящего солнца»). 28 Ноября 2016 г. сто тринадцатый элемент таблицы Менделеева приобрёл официальное название, перестав именоваться Унунтрием.

Нихоний относится к подгруппе бора, следуя в ней после таллия (табл. 1). Нихоний по некоторым предположениям является тяжёлым непременным металлом с расчётной плотностью 16 г/см³. Как и все металлы подгруппы бора (начиная с алюминия), он должен быть крайне легкоплавок. Расчётная температура плавления нихония 425 °С (несколько выше $t_{пл.}$ таллия = 303.6 °С) [3]. Предполагается, что нихоний значительно менее реакционноспособен, чем таллий, и станет более похож не на него, а на металлы побочной подгруппы I группы – медь или серебро. Всему виной релятивистские эффекты взаимодействия первого 7p¹ электрона с двумя 7s² электронами, которые увеличивают энергию ионизации нихония вплоть до 704,9 кДж/моль, что значительно больше энергии ионизации таллия 589,4 кДж/моль.

Нихоний обладает самым сильным сродством к электрону из числа всей подгруппы бора (0,64 эВ). По этой причине он может являться не только восстановителем, но и окислителем, в отличие от всех предыдущих элементов.

Степень окисления нихония +1, вероятно, как и у таллия, будет более стабильной, но различия от химии таллия крайне внушительны. Предполагается, что гидроксид нихония, в отличие от гидроксида таллия, будет слабым основанием, свободно разлагающимся вплоть до Nh₂O. Помимо степеней окисления –1 и +1 этот элемент может проявлять степени окисления +2, +3 и даже +5, что противоречит номеру группы. Однако, дальнейшее окисление нихония осуществляется не с помощью 7s² электронов, которые разорвать весьма трудно, а за счёт 6d¹⁰ электронной оболочки. Поэтому степень окисления +5 будет относительно неустойчивой [3].

Таблица 1

Пятая группа химических элементов

Название элемента	Атомная масса	Плотность, г/см ³	$t_{пл.}$, °С	$t_{кин.}$, °С	Агрегатное состояние
Бор (B)	10.811	2.34	2075.8	3926	Твердое
Алюминий (Al)	26.9815	2.69	660	2518	Твердое
Галлий (Ga)	69.723	5.91	29.8	2202	Твердое
Индий (In)	114.818	7.31	156.2	2080	Твердое
Таллий (Tl)	204.383	11.85	303.6	1473	Твердое
Нихоний (Nh)	286.182	≈ 16	≈ 425	≈ 1155	Твердое

Московский (лат. Moscovium, Mc) – химический элемент 7-го периода V группы. Атомный номер – 115. Атомная масса наиболее устойчивого из известных изотопов с периодом полураспада 156 мс составляет 289,194 а.е.м. Искусственно синтезирован, радиоактивен, в природе не встречается. Московий был открыт вместе с нихонием нашими соотечественниками из ОИЯИ путем горячего слияния, в результате которого образовывался атом 117 элемента (Ts – теннессин), и, как результат радиоактивного распада, получались атом нихония и атомы москovieв [2, с. 222]. В 2013 году международная категория экспертов в области физики из Лундского университета (Швеция) доказала существование изотопа Москovieв в результате исследования, согласно которому происходит бомбардировка тонкой пленки америция ионами кальция. Вследствие этого получилось 30 атомов москovieв. В 2015 году этот же эксперимент провели в Национальной лаборатории имени Лоуренса в Беркли, получив 46 атомов москovieв. 30 Декабря 2015 года ИЮПАК официально признал открытие 115-го элемента, и преимущественная заслуга в этом учёных из ОИЯИ и Ливерморской национальной лаборатории. 8 Июня 2016 года ИЮПАК рекомендовал дать элементу название «москovieв» (Moscovium, Mc) в честь Московской области, где находится Объединённый институт ядерных исследований (Дубна).

Предполагается, что москovieв – неперегородный металл, похожий на висмут. Плотность его предполагается около 13,5 г/см³, что больше плотности свинца и несколько меньше плотности ртути (табл. 2). Расчётная температура плавления москovieв предполагается около 400 °С, то есть он должен быть менее легкоплавким, чем висмут. Московий принадлежит к подгруппе азота и располагается после висмута [3].

В отличие от более лёгких элементов, которые проявляют окислительные свой-

ства, ослабевающие от азота к висмуту, москovieв химически ожидается похожим больше не на более лёгкие аналоги своей подгруппы, а на щелочные металлы, проявляя большое сходство с таллием. Как и щелочные металлы, москovieв будет обладать весьма низкой энергией ионизации первого электрона, которая составит 538 кДж/моль, что практически равно энергии ионизации лития и немного больше таких же значений для натрия. Основные свойства усилит очень большой размер катиона, что сделает McOH сильным основанием, подобным KOH или NaOH. Московий будет быстро окисляться на воздухе кислородом или азотом, бурно реагировать с водой с выделением водорода и образовывать прочную ионную связь с галогенами. Степень окисления москovieв может быть +3 в соединениях, похожих на соли висмута в степени окисления +3. Однако, соединения со степенью окисления москovieв +3 могут быть получены только в относительно жёстких условиях с некоторыми сильными кислотами [3].

Теннессин (лат. Tennessine, Ts) – химический элемент 7-го периода VII группы. Атомный номер – 117. Атомная масса наиболее устойчивого из известных изотопов с периодом полураспада 78 мс составляет 294,210 а.е.м. Искусственно синтезирован, радиоактивен, в природе не встречается. В начале 2009 г. руководитель ОИЯИ в Дубне академик Юрий Оганесян информировал о том, что его лаборатория готова синтезировать 117-ный элемент, место которого в таблице Менделеева пустует. Для синтеза 117-го элемента необходима мишень из берклия. Его должны создать в достаточном количестве, а это около 30 мг американские ученые из Национальной лаборатории в Окридже. Но сама сложность исследования заключается в том, что период полураспада берклия 320 дней, и эксперимент необходимо проводить в кратчайший срок, т.к. атомы берклия могут разложиться [2, с. 222].

Таблица 2

Шестая группа химических элементов

Название элемента	Атомная масса	Плотность, г/см ³	t _{пл.} , °С	t _{кип.} , °С	Агрегатное состояние
Азот (N)	14.0067	0.001251	-209.9	-195.8	Газообразное
Фосфор (P)	30.9737	2.82	44.15	281.85	Твердое
Мышьяк (As)	74.9216	5.72	816.8	613	Твердое
Сурьма (Sb)	121.760	6.69	630.7	1587	Твердое
Висмут (Bi)	208.9804	9.8	271.4	1560	Твердое
Москovieв (Mc)	289.194	≈ 13.5	≈ 400	≈ 1200	Твердое

После получения материала в НИИ атомных реакторов в г. Димитровграде из берклия сделали мишень, которую в дальнейшем отправили в Дубну. Так как на момент синтеза элемента № 117 были открыты элементы № 116 и № 118, то с экспериментом трудностей не должно было возникнуть, потому что ученые представляли какими свойствами будет обладать элемент. В апреле 2010 г. было сообщено об успешном итоге исследований: после двух экспериментов, каждый из которых длился 70 дней, было получено шесть атомов теннессина. Полученные его изотопы имеют сравнительно большую устойчивость (7 и 31 мс), что подтверждает теорию о существовании острова стабильности в области сверхтяжелых ядер, которую разработал и развил Юрий Цолакович Оганесян. Для его исследования необходимо синтезировать еще более тяжелые ядра атомов [2, с. 222]. В 2014 г. открытие элемента подтверждено группой из немецких учёных. Им удалось синтезировать 4 атома элемента № 117 и проследить цепочку их радиоактивного распада, в результате был зафиксирован также неизвестный ранее изотоп 103-го элемента лоуренсия. В январе 2016 г. ИЮПАК официально назвал первооткрывателями элемента 117 команду российских и американских ученых

(Дубна-Ливермор), которые предложили дать ему постоянное название «теннессин» и символ «Ts».

Он относится к галогенам, следуя после йода и астата. Точные его свойства пока не известны и являются предметом обсуждения. Наиболее вероятно он является полуметаллом, в котором металлические свойства преобладают над неметаллическими. Его плотность находится в пределах от 7,0 – 7,3 г/см³, чуть больше, чем у его гомолога астата. При комнатной температуре он должен оставаться твердым, температура плавления колеблется в пределах от 300 до 500 °С, а температура кипения около 550 °С (табл. 3) [3]. Все элементы VII группы проявляют окислительные свойства, которые уменьшаются от фтора к астату.

Теннессин, следуя после астата, почти не проявляет окислительной способности ввиду большого удаления электронов от ядра и, скорее всего, он станет первым галогеном, чьи восстановительные свойства будут преобладать над окислительными.

По этой же причине степень окисления -1 возможна только с очень сильными восстановителями [3]. Теоретически возможны в жестких условиях степени окисления +3 и +5, т.к. требуется разрушение электронной оболочки 7p⁵.

Таблица 3

Седьмая группа химических элементов

Название элемента	Атомная масса	Плотность, г/см ³	t _{пл.} , °С	t _{кип.} , °С	Агрегатное состояние
Фтор (F)	18.9984	0.001696	-219.7	-188.1	Газообразное
Хлор(Cl)	35.453	0.003214	-100.9	-34.55	Газообразное
Бром (Br)	79.904	3.14	-7.3	58.8	Жидкость
Иод (I)	126.904	4.94	113.5	184.4	Твердое
Астат(At)	209.9871	6.4	230	302	Твердое
Теннессин (Ts)	294.210	≈ 7.0 – 7.3	≈ 300	≈ 550	Твердое

Таблица 4

Восьмая группа химических элементов

Название элемента	Атомная масса	Плотность, г/см ³	t _{пл.} , °С	t _{кип.} , °С	Агрегатное состояние
Гелий (He)	4.0026	0.00017646	-272.2	-268.9	Газообразное
Неон (Ne)	20.1797	0.0009002	-248.6	-246.1	Газообразное
Аргон (Ar)	39.948	0.001784	-189.3	185.85	Газообразное
Криптон (Kr)	83.798	0,003749	-156.6	-152.3	Газообразное
Ксенон (Xe)	131.293	0.005894	-111.9	-107	Газообразное
Радон (Rn)	222.0176	0.0098	-71	-61.8	Газообразное
Оганесон (Og)	294.214	≈ 5	≈ 95	?	Жидкое

Оганесон (лат. Oganesson, Og) – химический элемент 7-го периода VIII группы. Атомный номер – 118. Атомная масса наиболее устойчивого из известных изотопов с периодом полураспада 1 мс составляет 294,214 а.е.м. Искусственно синтезирован, радиоактивен, в природе не встречается. Первое упоминание 118-го и 116-го элементов произошло ещё в 1999 г. в Беркли (США) и оказалось ошибочным и даже фальсифицированным. Элемент № 118 был получен в 2002 г. группой физиков–ядерщиков под руководством Ю.Ц. Оганесяна совместно со специалистами Ливерморской национальной лаборатории. Они провели первую официально подтверждённую серию успешных экспериментов, в ходе которой было зафиксировано рождение атома и его распад. 17 октября 2006 г. отечественные и американские физики – ядерщики официально сообщили о получении 118-го элемента [2, с. 222]. В январе 2016 г. ИЮ-ПАК официально признал первооткрывателями элемента № 118 команду российских и американских ученых и предложил название «Оганесон» в честь академика Ю.Ц. Оганесяна, под чьим руководством было синтезировано более десяти сверхтяжелых элементов [4].

По своим свойствам он может обладать большей химической активностью по сравнению с предыдущим инертным газом в связи с его меньшей энергией ионизации (табл. 4). Более электроотрицательные элементы могут окислять оганесон до степени окисления +2 и +4. Он сможет образовывать относительно стабильные соединения и с менее электроотрицательными элементами.

Интересное исследование провели ученые из Новой Зеландии и США. Результаты квантово-химических расчетов позволили

считать оганесон уникальным элементом. Логично считать, что, если оганесон относится к группе инертных газов, следовательно, он имеет на внешнем энергетическом уровне $7s^27p^6$ электронов. Тем не менее, химики – теоретики доказали, что электроны, вращающиеся вокруг ядра, теряют свою оболочную структуру и превращаются в «электронный газ» [5]. Согласно расчётам, эффект размытия электронных оболочек постепенно увеличивается вместе с ростом заряда атома (чем больше порядковый номер, тем больше размытие). Следуя этому выводу, оганесон – не инертный газ. Так, после заполнения 7 периода следует 8 период со своими новыми элементами, которые в корне будут отличаться от предыдущих. Это объясняется тем, что в 8 периоде появится новый g-подуровень, на котором могут находиться ещё 18 новых элементов.

В заключении можно сказать, что когда-то Периодическая таблица Менделеева Д.И. будет полностью сформирована, т.к., согласно расчетам Назаревича [6], в этой таблице может быть 172 элемента. При этом протоны и нейтроны в ядре будут прочно удерживаться сильными взаимодействиями, способствующими стабилизации ядер.

Список литературы

1. Циклотрон У-400 [Электронный ресурс]. URL: <https://ru.wikipedia.org/wiki/Циклотрон> (дата обращения: 22.02.2019).
2. Леенсон И.А. Химические элементы в инфографике. М.: Издательство АСТ, 2016. 224 с.
3. Грушина А. Биографии новых элементов // Наука и жизнь. 2017. № 1. С. 24–25.
4. Образцов П. Унуноктий стал оганесоном // Наука и жизнь. 2017. № 1. С. 22.
5. Курамшин А.И. У оганессона нет орбиталей? // Химия и жизнь. 2017. № 12. С. 11.
6. Курамшин А.И. Где пределы Периодической системы? // Химия и жизнь. 2018. № 8. С. 8.