

Курс лекций по живой химии позволяет по-новому взглянуть на многие известные в науке понятия (химический элемент, периодическая система Д.И. Менделеева, вещество, материя, элементарные частицы) и увидеть взаимосвязи между различными процессами и явлениями, протекающими в природе. Это будет способствовать формированию критического мышления, лишённого догм и постулатов, пробуждению интереса к бесконечному живому познанию и формированию целостной картины мироустройства.

Химия как наука

Периодическая система Д.И. Менделеева

ХИМИЯ — наука о веществах и законах, по которым происходят их превращения в другие вещества.

Слово «химия» по версиям историков возникло несколько тысяч лет назад. Чаще всего его происхождение связывают с наименованием Древнего Египта – «хем», что означает «тёмный» или «чёрный» (видимо, по цвету почвы в долине Нила), так в глубокой древности называли Египет. Смысл этого названия – «египетская наука». Некоторые предполагают, что оно произошло от греческого «*hymia*» — «искусство литья», из «*huma*» — «литье (из металла)». Менее популярная из трёх теорий происхождения термина «химия» связывает его с древнекитайским словом «ким», что означало «золото». Историки предполагают, что в Древнем Китае химию считали наукой о золоте.

Есть также версия, что химия произошла от алхимии. Алхимик IV в. н.э. Зосима из Панополиса в Греции считал, что слово «химия» произошло от слова «Хемес» - сокращенного имени Гермеса Трисмегиста - легендарного мудреца, получившего знания в виде божественного откровения.

Когда мы слышим слово «химия» первыми ассоциациями, которые приходят нам в голову, являются атомы, молекулы, химические реакции, и конечно же, таблица элементов Менделеева.

Многие слышали о нашем великом русском учёном Дмитрие Ивановиче Менделееве и об открытом им в XIX веке (1869г.) «Периодическом законе изменения свойств химических элементов по группам и рядам» (авторское название таблицы — «Периодическая система элементов по группам и рядам»).



Периодическую систему химических элементов Д.И. Менделеева можно представить в виде большого дома, в котором дружно живут все химические элементы. Чтобы уметь пользоваться Периодической системой, необходимо изучить химический алфавит, т.е. знаки химических элементов. С их помощью можно научиться писать слова — химические формулы, а на их основе записывать предложения — уравнения химических

реакций.

К середине XIX века было открыто 63 химических элемента, и учёные всего мира не раз предпринимали попытки объединить все существовавшие элементы в единую концепцию. Элементы предлагали разместить в порядке возрастания атомной массы и разбить на группы по сходству химических свойств.

В 1869 году Менделеев опубликовал свою схему периодической таблицы в журнале Русского химического общества и разослал извещение об открытии ведущим ученым мира. В дальнейшем химик не раз дорабатывал и улучшал схему, пока она не приобрела привычный вид.

Суть открытия Менделеева в том, что с ростом атомной массы химические свойства элементов меняются не монотонно, а периодически. После определенного количества разных по свойствам элементов, свойства начинают повторяться. Так, калий похож на натрий, фтор - на хлор, а золото схоже с серебром и медью.

В 1871 году Менделеев окончательно объединил идеи в периодический закон. Учёный предсказал открытие нескольких новых химических элементов и описал их химические свойства. В дальнейшем расчеты химика полностью подтвердились – галлий, скандий и германий полностью соответствовали тем свойствам, которые им приписал Менделеев.

Каждый химический элемент обозначают собственным **химическим знаком или символом**, который наряду с названием химического элемента записан в таблицу

Д.И. Менделеева. Таким образом, каждому

химическому элементу отведена в таблице своя клетка со строго определенным номером. Химические свойства каждого элемента определяются строением его атома.

В своей изначальной таблице Дмитрий Иванович первое место отвёл эфиру, поставив его в 0 группу и 0 ряд. Этот элемент он назвал Ньютоний. Менделеев предполагал, что эфир является элементом, который присутствует везде и проникает во все тела во всём пространстве. Из него формируются атомы всех элементов (в те времена ещё не были открыты электроны, нейтроны, протоны и другие элементы квантовой физики).

В своем труде «Попытка химического понимания мирового эфира» Менделеев писал «Эфир – наилегчайший из всех элементов, по плотности, по весу, наиболее быстродвижущийся газ, наименее способный к образованию химических соединений элемент, всюду распространённый и всюду проникающий. Эфир – не первичная материя, из которой всё сложено. Задачу тяготения и всей энергетики нельзя решить без понимания эфира. Его вес лежит на грани, в пределе, около нулевой точки атомных весов».

Необходимо сказать, что Таблица Менделеева – это всё эфир, а то, что он выносил вперёд – это обозначения определённой характеристики этого поля, некий нулевой цикл. Это как надсознание эфира, надсознание среды.

Если представить себе полевое облако, а в нём перетекающую энергетическую сетку, которая связывает всё со всем, то это и будет эфир. Эфир – это суть Жизни, это то, на чём она строится.

Менделеев же посчитал это нулевым элемен-

том, а затем разложил эфир в периодическую систему химических элементов. Раскладывать эфир можно бесконечно, так как суть эфира – это бесконечное воспроизведение Жизни.

Также в изначальной своей таблице в 0 группе Менделеев располагал инертные газы, и первым среди них он поставил короний, которому принадлежат коренные свойства инертных газов. В современной таблице корония нет.

	Подлинная, неафишированная Таблица Д.И. Менделеева «Периодическая система элементов по группам и рядам» (Д. И. Менделеев. Основы химии. VIII издание, СПб., 1906 г.)										
	Группы элементов										
	Ряды	0	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	
0	Никтокий										
1	Короний	Водород H 1,008	—	—	—	—	—	—	—		
2	Гелий He 4,0	Литий Li 7,03	Бериллий Be 9,1	Бор B 11,0	Углерод C 12,0	Азот N 14,01	Кислород O 16,00	Фтор F 19,0			
3	Неон Ne 19,9	Натрий Na 23,05	Магний Mg 24,36	Алюминий Al 27,1	Кремний Si 28,2	Фосфор P 31,0	Сера S 32,06	Хлор Cl 35,45			
4	Аргон Ar 38	Калий K 39,15	Кальций Ca 40,1	Скандий Sc 44,1	Титан Ti 48,1	Ванадий V 51,2	Хром Cr 52,1	Марганец Mn 55,1	Железо Fe 55,9	Кобальт Co 59	Никель Ni 59
5		Медь Cu 63,6	Цинк Zn 65,4	Галлий Ga 70,0	Германий Ge 72,5	Мышьяк As 75	Селен Se 79,2	Бром Br 79,95			
6	Криптон Kr 81,8	Рубидий Rb 85,5	Стронций Sr 87,6	Иттрий Y 88,0	Цирконий Zr 90,6	Ниобий Nb 94,0	Молибден Mo 96,0	—	Рутений Ru 101,7	Родий Rh 103,0	Палладий Pd 106,5
7		Серебро Ag 107,93	Кадмий Cd 112,4	Индий In 115,0	Олово Sn 119,0	Сурьма Sb 120,2	Теллур Te 127	Иод I 127			
8	Ксенон Xe 128	Цезий Cs 132,9	Барий Ba 137,4	Лантан La 138,9	Церий Ce 140,2	—	—	—	—	—	—
9		—	—	—	—	—	—	—			
10	—	—	—	Иттербий Yb 173	—	Тантал Ta 183	Вольфрам W 184	—	Осий Os 191	Иридий Ir 193	Платина Pt 194,8
11											
12	—	—	Радий Ra 225	—	Торий Th 232,5	—	Уран U 238,5				

Последний раз в неискажённом виде настоящая Таблица Менделеева увидела свет в 1906 году в Санкт-Петербурге (учебник "Основы химии", VIII издание).

Сегодня мы знаем и пользуемся другой таблицей, более расширенной и изменённой по сравнению с первой таблицей Дмитрия Ивановича Менделеева, которая включает в себя 118 элементов. Понятие эфира в современной химии вытерто, инертные газы находятся в VIII группе.

Положение химического элемента в таблице зависит от величины заряда ядра атома, т.е. от числа протонов в нём. Если изменить число протонов в ядре, т.е. заряд атомного ядра, то из исходного элемента получаются совсем другие химические элементы. Такие процессы называются термоядерными, они происходят, например, на Солнце, где ядра атомов водорода соединяются и образуют ядра атомов гелия. Эти процессы протекают с выделением огромного количества энергии, за счет которой и существует жизнь на Земле. Если же, не изменяя число протонов в атоме химического элемента, т.е. заряд ядра, изменить число нейтронов, то можно предположить, что положение химического элемента в таблице Д.И. Менделеева не изменится, т.е. из исходного химического элемента не образуется нового химического элемента. Это будет тот же химический элемент, но атомы его будут отличаться от исходных своей массой.

С точки зрения механики и физики таблица Менделеева построена очень правильно: в ней правильно учтены масса и валентность, но работать это будет только в физическом мире, а не за

Периодическая таблица Д. И. Менделеева

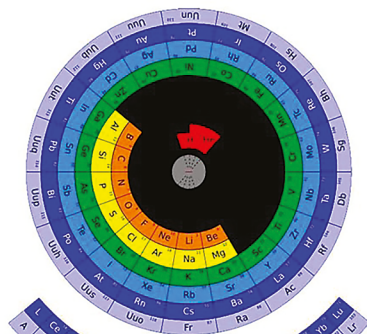
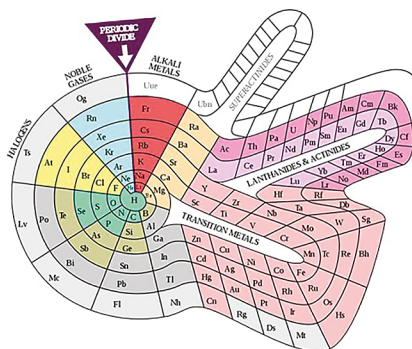
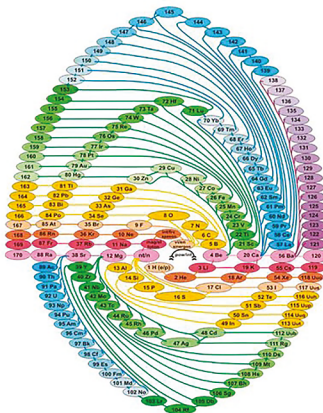
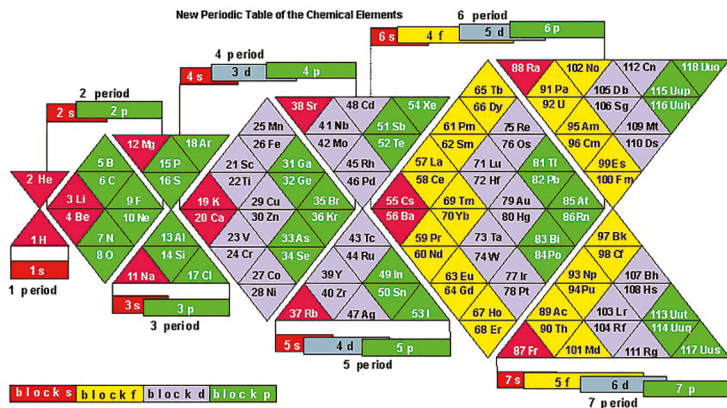
Период	Ряд	Г Р У П П Ы Э Л Е М Е Н Т О В										Обозначение элемента	Атомный номер
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII				
1	1	(H)										H Водород	1
2	2	Li Литий	Be Бериллий	B Бор	C Углерод	N Азот	O Кислород	F Фтор	Ne Неон	Li Литий Относительная атомная масса			
3	3	Na Натрий	Mg Магний	Al Алюминий	Si Кремний	P Фосфор	S Сера	Cl Хлор	Ar Аргон				
4	4	K Калий	Ca Кальций	Sc Скандий	Ti Титан	V Ванадий	Cr Хром	Mn Марганец	Fe Железо	Co Кобальт	Ni Никель	Li Литий Относительная атомная масса	
5	5	Rb Рубидий	Sr Стронций	Y Иттрий	Zr Цирконий	Nb Ниобий	Mo Молибден	Tc Технеций	Ru Рутений	Rh Рейн	Pd Палладий		
6	6	Cs Цезий	Ba Барий	La* Лантан	Hf Гафний	Ta Тантал	W Вольфрам	Re Рений	Os Осмий	Ir Иридий	Pt Платина	Li Литий Относительная атомная масса	
7	7	Fr Франций	Ra Радий	Ac** Актиний	Rf Рейтерфордия	Db Дубний	Sg Сибгений	Bh Борх	Hs Хассий	Mt Мейтнерий	Ds Дармштадт		
8	8	La* Лантан	Ce Церий	Pr Прометий	Nd Неодим	Pm Прометий	Sm Самарий	Eu Европий	Gd Гадолиний	Tb Тербий	Dy Диспрозий	Ho Гольмий	Er Ербий
9	9	Yb Иттербий	Lu Лютеций										
10	10	Yb Иттербий	Lu Лютеций										
11	11	Rg Рентгений	Cn Коперниций	Nh Нихоний	Fl Флеровий	Mc Московский	Lv Ливерморский	Ts Теннесси	Og Оганесон				

58	Ce	59	Pr	60	Nd	61	Pm	62	Sm	63	Eu	64	Gd	65	Tb	66	Dy	67	Ho	68	Er	69	Tm	70	Yb	71	Lu
140,12	Церий	140,907	Прометий	144,24	Неодим	147,07	Прометий	150,36	Самарий	151,96	Европий	157,25	Гадолиний	158,925	Тербий	162,50	Диспрозий	164,930	Гольмий	167,25	Ербий	168,934	Тиман	173,04	Иттербий	174,967	Лютеций
90	Th	91	Pa	92	U	93	Np	94	Pu	95	Am	96	Cm	97	Bk	98	Cf	99	Es	100	Fm	101	Md	102	No	103	Lr
232,037	Торий	231	Пакетий	238,028	Уран	237	Нептуний	244	Плутоний	243	Америций	247	Кюриум	247	Берклиум	251	Калифорний	252	Мейтнерий	257	Фермий	258	Менделевий	259	Нобелий	260	Лавриенсий

его пределами. Поэтому, например, очень прочные и очень лёгкие сплавы не получатся, если следовать этой таблице.

На сегодняшний день существует несколько сотен вариантов, редко или вовсе не используемых, но весьма оригинальных, способов графического или табличного отображения Периодического закона, при этом учёные предлагают всё новые варианты.

Познакомиться с разнообразием Периодических таблиц химических элементов, собранных со всего мира, можно на выставке, посвященной открытию Международного года Периодической таблицы, проводимой под эгидой ЮНЕСКО и Правительства Российской Федерации, при поддержке Российской Академии Наук, Московского государственного университета имени М.В. Ломоносова и Российского химико-технологического университета им. Д.И. Менделеева.



С точки зрения запуска процессов Животворения таблица должна быть сложена на других принципах: на принципах излучения и свечения потенциала. Сейчас, в зависимости от того, что учитывать, мы имеем по разным трактовкам от 120 до 144 элементов. Если раскладывать их на спектры, то проявятся ещё элементы, которые сейчас не видны. Поэтому сложится другая модель атома и другое понимание элементарных частиц.

Всё разворачивается из точки. Относительно нахождения в таблице элементы расположены по-другому. Всё может взаимодействовать со всем. То есть, можно соединять элементы так, как нужно, под задачу. Без ограничений. Причём, при этих соединениях выстраиваются различные конфигурации.

Исходя из этих знаний, будет складываться всё остальное, и таблица приобретёт другой вид. Например, вид многомерного кристалла. Она не плоская.

Каждый элемент имеет своё гамма-излучение. Если измерить отклонение этого гамма-излучения от эталонного вектора, то можно идентифицировать любую частицу. Так всё работает в Большом Космосе. При этом надо понимать, что при исследовании гамма-излучения, время внутри этой системы течёт по другим принципам, не таким, как мы привыкли.

Частица на гамма-уровне начинает иметь вокруг себя целостное голубое поле, то есть начинает вибрировать на частоте ритма Мировоздания. Тогда её эфир максимально сопряжён с космическим эфиром. В результате, человек способен выйти на уровень Творения.

Во сне это происходит у многих, когда отключается рептильный мозг, вот почему правильное погружение в состояние позволяет выйти на уровень своего максимального потенциала и задач Души.

Может быть, поэтому существует такая версия, что таблица явилась Менделееву во сне!

Изучение химии должно в конечном итоге привести человека к пониманию мироустройства, а что из этого извлечёт конкретный человек, который захочет заниматься этой проблематикой, будет зависеть от того, в каком состоянии он сам находится.

Необходимо также учитывать, что химия не существует сама по себе. Она тесно связана с физикой, с математикой, с астрономией, с мироустройством, с философией и т.д. Без этого нельзя, потому что должна явиться, в конечном итоге, целостная картина.