

ДВОИЧНЫЙ АЛГОРИТМ ЗАПОЛНЕНИЯ ЭЛЕКТРОННЫХ ОБОЛОЧЕК

*Дух созидающий есть дух разрушающий!
Перевраза М.А.Бакунин*

Предисловие

Кем бы вы ни были мой читатель, учащимся старших классов, студентом технического вуза, остепенённым химиком или физматовцем, в данном случае, уровень вашей компетентности никакой роли не играет. По той причине, что современное представление о строении электронных оболочек было разработано исходя из механистических суждений, которые ничего общего с реальностью не имеют (см. «Наплевать и забыть...» <https://youtu.be/OckEz1TISY>). Широкая популяризация более прогрессивного взгляда на устройство атомов в недалёком будущем лишит целую армию работников просветкульты их высокого социального статуса. И если вы не желаете оказаться среди этих анахронистов, то с должным вниманием отнеситесь к тому, о чём я здесь буду рассказывать.

Элитные пертурбации, связанные с появлением на свет ранее неизвестных познавательных парадигм, происходят в мире постоянно, а власть предрержащие чиновники в обязательном порядке оказывают жёсткое сопротивление в реализации вновь добытых познаний вплоть до высшей меры, но «истина не умирает на плахе палача» В.П.Рычков.

Социальная необходимость этого противостояния заключается в том, что защита существующей мировоззренческой системы от разрушения преждевременными интеллектуальными достижениями, является одной из главных обязанностей научного генералитета. Хотя мало кто из них захочет отличить «гостя из будущего» от продвинутого современника, и гнобят они творцов научно-технического прогресса всех без разбора (см. «Как один лейтенант войну остановил» <https://www.youtube.com/watch?v=OTltSb5SGJM>, «Сожжённые крылья» <https://www.youtube.com/watch?v=MPE48D-1qDA>, «Гений из "шарашки"» <https://www.youtube.com/watch?v=fUFFn7bv1SA>).

В отличие от технических разработок, которые порою идут нарасхват как горячие пирожки, результаты академического научного творчества не бывают настолько актуальными, чтобы сразу же получать общественное признание (см. «Рыков А.В. о книге Протождьяконова М.М.» <https://my.mail.ru/mail/gopri/video/89/905.html>). Удачная карьера или достижение серьёзного материального достатка исследователю фундаменталисту не грозит от слова совсем, и «страсть к познанию - это единственный источник его высоких радостей» (Гюстав Флобер).

*Трудней быть не может чем мира познать,
Никто не поможет из состраданья.
Работай, борись один на один,
Враг неизвестность мысль твой господин.*

Мне посчастливилось быть последним учеником профессора М.М.Протождьяконова, который ещё в шестидесятые годы прошлого столетия предложил современной науке вернуться к статической модели атома Джозефа Джона Томсона 1905 года, но это был уже не общеизвестный «пудинг». Как и в современной модели атома, у него имеется положительно заряженное ядро, а вот электроны там не летают по своим «хрустальным» орбитам подобно древнегреческому представлению о строении ближнего космоса. И, казалось бы, что данное предположение является полнейшим абсурдом.

Будучи молодым физиком-фанатиком, я был сильно обескуражен таким заявлением Михаила Михайловича, и, откровенно говоря, подумал, что может быть профессор не в себе, но достаточно было ему произнести буквально несколько фраз, чтобы доказать справедливость данного утверждения. «Для электронов, находящихся в атоме, нет никакой необходимости летать по кругу. Потому что, притягиваясь к центру атома с разных сторон, они отталкиваются друг от друга, и это позволяет электронам держаться на некотором отдалении от ядра, не прибегая к помощи центробежных сил». (см. «Протождьяконов М.М. Электронное

строение и физические свойства кристаллов» http://publ.lib.ru/ARCHIVES/P/PROTOD'YAKONOV-mladshiy_Mihail_Mihaylovich/Protod'yakonov-mladshiy_M.M..html#0001).

Не могу не выразить восхищения по поводу этого блестящего умозаключения моего учителя, однако, вопрос о признании справедливости данного вывода далеко не безобиден. Физики узурпировали свою власть над атомами как объектами только их собственного исследования, но, в плане академических достижений, сегодня от атомщиков нет никакого толку, одни технологии. По той причине, что физика – это наука о движении, и если электроны не крутятся вокруг ядра, то значит, и нет необходимости привлекать данных специалистов к изучению атомных оболочек.

«Мировоззренческим основанием системы взглядов классического консерватизма является формула: всё действительное разумно, а всё разумное действительно, то есть существующий мир в своем устройстве и функционировании (общество, государство, различные институты и т. д.) есть наилучший из всех возможных миров». Из-за чего большинству высокообразованных людей далеко до интеллектуального самобичевания Сократа, который однажды изрёк «я знаю, что ничего не знаю». И среди отзывов на данную публикацию будут иметь место не только истерические комментарии профанов, но и целый ряд возмущений от мудрых «Хоттабычей» (см. «Старик Хоттабыч - Плоская Земля» https://www.youtube.com/watch?v=b_M860JBDR4).

«Давно замечено, что полная неграмотность нравственно выше полуграмотности». Это касается нашей нахватавшейся верхушек насквозь либеральной интеллигенции, которая лжёт на каждом шагу и готова любое даже самое нелепое наукообразие превозносить до небес, как например, Теорию относительности, Теорию струн, Доказательство теоремы Пуанкаре, Стволовые Клетки, Графен ... Но эти грамотеи совершенно не способны воспринимать реальные научные достижения, потому, что в их ущербном миропонимании, это «тёмный лес без просек», и разобраться о чём тут пойдёт речь, ни у кого из этих недалёких снобов не получится.

Теория незнания

В былые времена творческая молодёжь целыми днями просиживала не за компами, а в библиотеках, и учитель моей юности Уран Артёмович Башлаков (отжигальщик пятого разряда с интеллектом доктора наук) как-то раз пошутил, критически отозвавшись о подобных хранилищах знаний. *«Библиотека, сказал он, это всё та же помойка, но если в ней как следует покопаться, то можно найти и кое-что полезное».* В этой шутке была немалая доля правды, и мне постоянно приходилось просматривать изрядную стопку литературного хлама, прежде чем удавалось отыскать что-нибудь стоящее внимания.

Много лет назад во время очередного посещения библиотеки в руки мне попала небольшая, но весьма познавательная книжонка, которая содержала всю эмпирическую многоходовку по разработке современного представления о строении электронных оболочек. И каково же было моё удивление, что это фундаментальное научное достижение на проверку оказалась элементарной подгонкой под ответ. Никого не хочу обидеть, но таким примитивным поиском истины обычно пользуются смышлённые двоечники при решении непосильных им математических задач, что нисколько не обогащает их интеллект.

Возрождённая методология

*Наука только тогда достигает совершенства,
когда начинает пользоваться математикой.*

К. Маркс

Своими удачными научными разработками я во многом обязан новому аналитическому методу исследования (см. «Математические начала диалектики» <http://www.trinitas.ru/rus/doc/0016/001f/00163802.htm>), который в плане прикладных возможностей на много превосходит Математические начала натурфилософии. В частности, с помощью данного математического аппарата мне удалось избавить Периодическую систему химических элементов от общеизвестных изъянов, нарушающих одно из главных правил её построения, которое гласит, что у каждого атома должна быть своя только ему принадлежащая клетка.

период	группы элементов	группы элементов															
		а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б
1	I	H 1 1.00794 Водород															He 2 4.002602 Гелий
2	II	Li 3 6.941 Литий	Be 4 9.01224 Бериллий	B 5 10.811 Бор	C 6 12.011 Углерод	N 7 14.0064 Азот	O 8 15.9994 Кислород	F 9 18.9984032 Фтор	Ne 10 20.1797 Неон								
3	III	Na 11 22.98976928 Натрий	Mg 12 24.304 Магний	Al 13 26.9815386 Алюминий	Si 14 28.0855 Кремний	P 15 30.973762 Фосфор	S 16 32.06 Сера	Cl 17 35.453 Хлор	Ar 18 39.948 Аргон								
4	IV	K 19 39.0983 Калий	Ca 20 40.078 Кальций	Sc 21 44.955912 Скандий	Ti 22 47.88 Титан	V 23 50.9415 Ванадий	Cr 24 51.9961 Хром	Mn 25 54.938044 Марганец	Fe 26 55.845 Железо	Co 27 58.933195 Кобальт	Ni 28 58.6934 Никель						
	V	Cu 29 63.546 Медь	Zn 30 65.38 Цинк	Ga 31 69.723 Галлий	Ge 32 72.63 Германий	As 33 74.9216 Арсен	Se 34 78.96 Селен	Br 35 79.904 Бром	Kr 36 83.8 Криpton								
5	VI	Rb 37 85.4678 Рубидий	Sr 38 87.62 Стронций	Y 39 88.905848 Иттрий	Zr 40 91.224 Цирконий	Nb 41 92.90638 Никель	Mo 42 95.94 Молибден	Tc 43 98 Технеций	Ru 44 101.07 Рутений	Rh 45 102.9055 Родий	Pd 46 106.42 Палладий						
	VII	Ag 47 107.8682 Серебро	Cd 48 112.411 Кадмий	In 49 114.818 Индий	Sn 50 118.710 Олово	Sb 51 121.757 Сурьма	Te 52 127.46 Теллур	I 53 126.90549 Йод	Xe 54 131.29 Ксенон								
6	VIII	Cs 55 132.90545196 Цезий	Ba 56 137.327 Барий	La 57 138.90547 Лантан	Hf 72 178.49 Гафний	Ta 73 180.94788 Тантал	W 74 183.84 Вольфрам	Re 75 186.207 Рений	Os 76 190.23 Осмиум	Ir 77 192.222 Иридий	Pt 78 195.084 Платина						
	IX	Au 79 196.966569 Золото	Hg 80 200.59 Ртуть	Tl 81 204.38 Таллий	Pb 82 207.2 Свинец	Bi 83 208.98038 Висмут	Po 84 209 Полоний	At 85 210 Астат	Rn 86 222 Радон								
7	X	Fr 87 223 Франций	Ra 88 226 Радий	Ac 89 227 Актиний	Rf 104 261 Рифторий	Db 105 262 Дубний	Sg 106 263 Сегбий	Bh 107 264 Берклий	Hs 108 265 Хасий	Mt 109 266 Миттербергий	Ds 110 267 Дарвудий						
	XI	Rg 111 278 Ренгений	112	113	114	115	116	(117)	118								

Период	Протактиний	Торий	Протактиний	Уран	Нептуний	Плутоний	Америций	Кюрий	Берклий	Калифорний	Эйнштейний	Фермий	Мангеймий	Лавренсий
Ce 140.12 Цезий	Pr 140.90764 Протактиний	Nd 144.24 Нептуний	Pm 145 Протактиний	Sm 150.36 Самарий	Eu 151.964 Европий	Gd 157.25 Гадолиний	Tb 158.92534 Тербий	Dy 162.50 Диurioний	Ho 164.93032 Хоуверий	Er 167.259 Ербий	Tm 168.93423 Тиманний	Yb 173.054 Иттербий	Lu 174.967 Лютеций	

Период	Протактиний	Уран	Нептуний	Плутоний	Америций	Кюрий	Берклий	Калифорний	Эйнштейний	Фермий	Мангеймий	Лавренсий
Th 232.0377 Торий	Pa 231.03688 Протактиний	U 238.02891 Уран	Np 237.04817 Нептуний	Pu 244 Плутоний	Am 243 Америций	Cm 247 Кюрий	Bk 247 Берклий	Cf 251 Калифорний	Es 252 Эйнштейний	Fm 257 Фермий	Md 288 Мангеймий	No 289 Лавренсий

Уже задолго до меня многие исследователи пытались усовершенствовать учение о периодичности, и если бы не выше упомянутый матанализ, то довести Закон Менделеева до ума никому бы не удалось. Однако конечный успех в этом деле был обеспечен применением методологии заимствованной чуть ли не из средних веков.

Более трёхсот лет прошло с той поры, когда Готфрид Вильгельм Лейбниц пришёл к выводу, «что закономерности в больших числовых последовательностях легко увидеть, если эти последовательности записать в виде двоичных чисел». Но отыскать сегодня хоть какое-то упоминание об этом глубоко забытом способе добычи знаний задача не из лёгких, и пришлось мне данное методологическое наследие переоткрывать заново.

Наше корневое математическое миропонимание располагает всего двумя цифрами, это единица, когда что-нибудь есть, и нолик, когда нет ничего. В таком случае, не будет лишена смысла и процедура перезаписи натурального ряда чисел, символизирующего порядковые номера химических элементов в двоичную систему счисления, которая, по моему разумению, должна приблизить их к природному естеству. И с помощью этого «химического ассемблера» я надеялся обнаружить закономерности, проливающие свет на проблемы Периодического закона.

В своё время Яков Бернули с подачи того же Лейбница попытался сделать тоже самое с числом Пи, превратив его в 35–значное двоичное приближение. Изыскания эти закончились безрезультатно, а моя двоичная перезапись порядковых номеров химических элементов превзошла все ожидания.

Идеальная Таблица Менделеева

Информация не для средних умов

Исходя из многолетнего опыта по разрушению устаревших научных догм, связанного с разработкой данной теории, которая содержит целый ряд с трудом воспринимаемых нововведений, советую вживаться в неё не спеша, многократно возвращаясь к уже прочитанному тексту. И если ваш интеллектуальный уровень не доликбезовский, то вы сможете постигнуть все эти премудрости.

Прежде всего, хотелось бы обратить ваше внимание читатель на то обстоятельство, что перезапись порядковых номеров химических элементов в двоичную систему счисления осуществлялась мною непосредственно в самой Таблице Менделеева. Благодаря чему было установлено наличие в этом числовом ряду бордюрной симметрии, согласно которой, двоичные порядковые номера химических аналогов обладают структурной похожестью, вплоть до полного их подобия, как например у (N) и (P) - 111, 1111, у (O) и (S) - 1000, 10000, у (F) и (Cl) - 1001, 10001.

VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
-	0̄	=	0̄0̄	0̄0̄	0̄0̄	0̄0̄	0̄0̄0̄	0̄0̄0̄	0̄0̄0̄
H	He	Li	Be	B	C	N	O	F	Ne
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
		0̄0̄	0̄0̄0̄	0̄0̄0̄	0̄0̄0̄	0̄0̄0̄	0̄0̄0̄0̄	0̄0̄0̄0̄	0̄0̄0̄0̄
		Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar

Было бы логично предположить, что это и есть тот самый алгоритм, согласно которому осуществляется заполнение атомных оболочек, но смущало одно обстоятельство, которое заключалось в том, что обнаруженное соответствие периодизации свойств химических элементов с трансляционной симметрией двоичного числового ряда имело несколько сбоев. Их причинами были так называемые аномалии Периодического закона его триады и семейства.

Устранить данные нарушения представлялось возможным только за счёт внесения в Закон Менделеева определённой «крамолы», связанной с изменением местоположения атомов в Периодической системе. С этого дня и началась моя многолетняя «игра в химические пятнашки».

Изначальной причиной расхождения указанных выше алгоритмов была застойная триада ферроидов (Fe, Co, Ni), и ликвидировать данное нарушение удалось путём элементарного присвоения всей этой троице одинаковых порядковых номеров, что привело к появлению в Таблице Менделеева двух дополнительных подгрупп химических элементов. Но в этом случае заряд атомного ядра перестаёт отражать физический смысл порядковых номеров, и с выбором такого параметра мы с вами определимся где-то ближе к финалу данной статьи.

Периоды	Группы химического подобия																																								
	A				Б								B								Г								A												
	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI									
1	1	2	3	4																													5	6	7	8					
2	9	10	11	12																														13	14	15	16				
3	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26								26																	26	27	28	29	30	31	32

S - элементы
 P - элементы
 D - элементы
 F - элементы

Периоды	Группы химического подобия																																									
	A				Б								B								Г								A													
	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI										
1	-	0̄1	0̄0̄	0̄0̄0̄																																0̄0̄	0̄0̄0̄	0̄0̄0̄0̄	0̄0̄0̄0̄0̄			
2	0̄0̄0̄	0̄0̄0̄	0̄0̄0̄	0̄0̄0̄0̄																																		0̄0̄0̄0̄	0̄0̄0̄0̄0̄	0̄0̄0̄0̄0̄0̄		
3	0̄0̄0̄0̄	0̄0̄0̄0̄	0̄0̄0̄0̄	0̄0̄0̄0̄0̄	0̄0̄0̄0̄0̄	0̄0̄0̄0̄0̄	0̄0̄0̄0̄0̄	0̄0̄0̄0̄0̄	0̄0̄0̄0̄0̄	0̄0̄0̄0̄0̄								0̄0̄0̄0̄																					0̄0̄0̄0̄	0̄0̄0̄0̄0̄	0̄0̄0̄0̄0̄0̄	0̄0̄0̄0̄0̄0̄0̄

Причинами ещё двух подобных сбоев являются платиновые триады (Ru, Rh, Pd) (Os, Ir, Pt), и с этими нарушениями пришлось немало повозиться, пока каждому второму и третьему платиноиду не были присвоены порядковые номера на восемь единиц больше, чем у предыдущего атома. В результате данной перенумерации химических элементов Периодическая система Менделеева обрела четыре пустых множества.

Периоды	Группы химического подобия																																						
	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI							
1	1	2	3	4																												5	6	7	8				
2	9	10	11	12																													13	14	15	16			
3	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26																								27	28	29	30	31	32
4	33	34	35	36	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56	57	58	59	60	61	62	63	64							
5	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92	93	94	95	96							

Периоды	Группы химического подобия																																							
	A		Б								B								Г								A													
VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI									
1	-	01	11	001																															101	011	111	0001		
2	1001	0101	1101	0011																																	1011	0111	1111	00001
3	10001	01001	11001	00101	10101	01101	11101	00011	10011	01011	11011	00011	10011	01011	11011	00011	10011	01011	11011	00011	10011	01011	11011	00011	10011	01011	11011	00011	10011	01011	11011	00011	10011	01011	11011	00011	100001			
4	100001	010001	110001	001001	101001	011001	111001	000101	100101	010101	110101	000101	100101	010101	110101	000101	100101	010101	110101	000101	100101	010101	110101	000101	100101	010101	110101	000101	100101	010101	110101	000101	100101	010101	110101	000101	1000001			
5	1000001	0100001	1100001	0010001	1010001	0110001	1110001	0001001	1001001	0101001	1101001	0001001	1001001	0101001	1101001	0001001	1001001	0101001	1101001	0001001	1001001	0101001	1101001	0001001	1001001	0101001	1101001	0001001	1001001	0101001	1101001	0001001	1001001	0101001	1101001	0001001	1000001			

Следующие два расхождения наших алгоритмов были связаны с семействами Лантаноидов и Actinoidов, и каким образом можно избавиться от этих сбояв подсказала двадцатиоднократная периодизация, имеющая место в классической Таблице Менделеева. Закономерность эта связывает между собою два качественных изменения в свойствах атомов, а именно нарастание их радиоактивной нестабильности с появлением в Периодической системе новых типов химических элементов. Пропорция, составленная на данной основе (21/42, 63/84) (Sc/Tc, ?/Po) указывала на то, что F- элементы должны располагаться между атомами платиноидных триад, где для их размещения имеется необходимое число вакансий.

Периоды	Группы химического подобия																																								
	A		Б								B								Г								A														
VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI										
1	-	01	11	001																																	101	011	111	0001	
2	1001	0101	1101	0011																																		1011	0111	1111	00001
3	10001	01001	11001	00101	10101	01101	11101	00011	10011	01011	11011	00011	10011	01011	11011	00011	10011	01011	11011	00011	10011	01011	11011	00011	10011	01011	11011	00011	10011	01011	11011	00011	10011	01011	11011	00011	100001				
4	100001	010001	110001	001001	101001	011001	111001	000101	100101	010101	110101	000101	100101	010101	110101	000101	100101	010101	110101	000101	100101	010101	110101	000101	100101	010101	110101	000101	100101	010101	110101	000101	100101	010101	110101	000101	1000001				
5	1000001	0100001	1100001	0010001	1010001	0110001	1110001	0001001	1001001	0101001	1101001	0001001	1001001	0101001	1101001	0001001	1001001	0101001	1101001	0001001	1001001	0101001	1101001	0001001	1001001	0101001	1101001	0001001	1001001	0101001	1101001	0001001	1001001	0101001	1101001	0001001	1000001				

Заключительное нарушение соответствия алгоритма структурного подобия двоичных порядковых номеров изменению свойств химических элементов в Периодической системе было обусловлено её четвёртой гипотетической триадой. Восстановить этот сбой удалось тем же тривиальным способом, что и в случае с группой железа, то есть путём присвоения трём атомам одинаковых порядковых номеров. И судя по всему, эти малоизученные химические элементы должны обладать свойствами «ферроидов».

Периоды	Группы химического подобия																																														
	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI															
1	1	2	3	4																																	5	6	7	8							
2	9	10	11	12																																		13	14	15	16						
3	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26																												27	28	29	30	31	32				
4	33	34	35	36	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56	57	58	59	60	61	62	63	64															
5	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92	93	94	95	96															
6	97	98	99	100	101	102	103	104	105	106																														107	108	109	110	111	112		
7	113	114	115	116																																						117	118	119	120		
8	121	122	123	124																																								125	126	127	128

Произведённая перенумерация атомов с изменением их местоположения в Периодической системе позволила восстановить структурное подобие двоичных порядковых номеров для всех химических аналогов без исключения. После чего с виду неказистая Таблица Менделеева превратилась в настоящую красавицу, а что красиво, то и правильно. Не зря академик А.Н.Туполев отмечал, что «хорошо летать могут только красивые самолеты».

Периоды	Группы химического подобия																																			
	А				Б								В								Г						А									
	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI				
1	-	01	11	001																													101	011	111	0001
2	1001	0101	1101	0011																													1011	0111	1111	00001
3	10001	01001	11001	00101	10101	01101	11101	00011	10011	01011							01011										10011	01011	11011	00111			10111	01111	11111	000001
4	100001	010001	110001	001001	101001	011001	111001	000101	100101	010101	110101	001101	101101	011101	111101	000011	100011	010011	110011	001011	101011	011011	111011	000011	100111	010111	110111	011011	111011	001111			101111	011111	111111	0000001
5	1000001	0100001	1100001	0010001	1010001	0110001	1110001	0001001	1001001	0101001	1101001	0011001	1011001	0111001	1111001	0000101	1000101	0100101	1100101	0010101	1010101	0110101	1110101	0000101	1001101	0101101	1101101	0110101	1110101	0011101			1011101	0111101	1111101	0000001
6	10000001	01000001	11000001	00100001	10100001	01100001	11100001	00010001	10010001	01010001							0101001										1001001	0101001	1101001	0011001			1011001	0111001	1111001	0000001
7	100000001	010000001	110000001	001000001																													10010001	01010001	11010001	00000001
8	1000000001	0100000001	1100000001	0010000001																													100100001	010100001	110100001	000000001

Электрически заряженные атомы

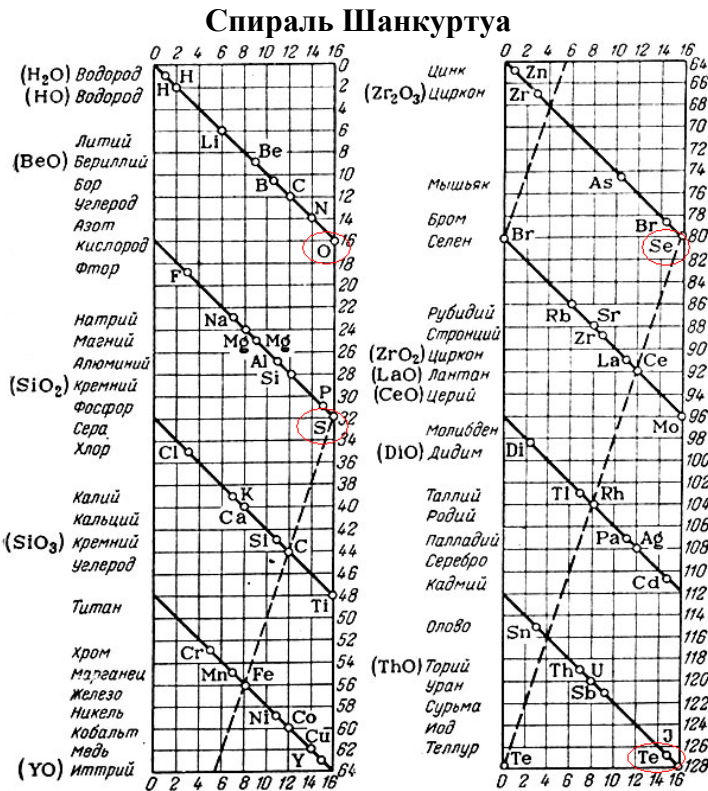
Если заполнение электронных оболочек у химических элементов осуществляется, ни как «Бог на душу положит», а согласно двоичному алгоритму, то дело мы иметь будем не с пресловутой подгонкой под ответ так называемого валентного слоя электронов, а с обязательным подчинением всех атомов единому математическому закону. Что же касается отступления от электрической нейтральности атомов, то по нашему мнению выполнение этого правила необязательно, и если химическому элементу энергетически выгоднее оставаться в ионизированном состоянии, то количество протонов в ядре такого атома может не совпадать с количеством электронов в его оболочках.

Периоды	Группы химического подобия																																			
	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI				
	1	0	0	0	0																													0	0	0
2	0	0	0	0																													0	0	0	0
3	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0							1+										2+	2+	2+	2+	2+	2+	0	0	0	0
4	2+	2+	2+	2+	2+	2+	2+	2+	2+	2+	14+	14+	14+	14+	14+	14+	14+	14+	5-	14+	14+	14+	14+	14+	14+	14+	12-	12-	12-	12-	12-	12-	12-	12-	12-	12-
5	12-	12-	12-	12-	5-	2+	2+	2+	2+	2+	14+	14+	14+	14+	14+	14+	14+	14+	5-	14+	14+	14+	14+	14+	14+	14+	12-	12-	12-	12-	12-	12-	12-	12-	12-	12-
6	12-	12-	12-	12-	5-	2+	2+	2+	2+	2+							1+										0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
7	0	0	0	0																													0	0	0	0
8	0	0	0	0																													0	0	0	0

При двоичном устройстве атомных оболочек только сорок девять химических элементов являются нейтральными образованиями, а у пятидесяти семи атомов электронов не хватает, и они несут в себе положительный заряд равный (+1,+2,+14), который нейтрализуется расположенными поблизости свободными(!) электронами. Оставшиеся двадцать шесть химических элементов содержат избыточное количество электронов, и заряжены они отрицательно (-5,-12), но этот заряд компенсируется позитронами, встроенными в их электронные оболочки. И химические реакции с участием этих атомов должны сопровождаться положительным бета-излучением или же потоком фотонов, в результате аннигиляции освободившегося Позитрония(Ps).

В полученной Периодической системы необходимо будет заменить физический смысл порядковых номеров химических элементов - заряд атомного ядра, на их химический(!) смысл - количеством электронов содержащихся в оболочках атома. Потребуется так же внести изменения и в нумерацию групп химических элементов в связи с тем, что при двоичном устройстве

электронных оболочек завершение их построения происходит не по инертным газам, а по группе кислорода, как и было установлено французским химиком А.Э. Шанкуртуа в 1862 году.



Краткая история открытия Периодического закона в картинках

Периодический закон одной октавы Д.А.Ньюлендса 1864г.

№	№	№	№	№	№	№	№	№
H 1	F 8	Cl 15	Co, Ni 22	Br 29	Pd 36	I 42	Pt, Ir 50	
Li 2	Na 9	K 16	Cu 23	Rb 30	Ag 37	Cs 44	Tl 53	
G 3	Mg 10	Ca 17	Zn 25	Sr 31	Cd 38	Ba, V 45	Pb 54	
Bo 4	Al 11	Cr 19	Y 24	Ce, La 33	U 40	Ta 46	Th 56	
C 5	Si 12	Ti 18	In 26	Zr 32	Sn 39	W 47	Hg 52	
N 6	P 13	Mn 20	As 27	Di, Mo 34	Sb 41	Nb 48	Bi 55	
O 7	S 14	Fe 21	Se 28	Ro, Ru 35	Te 43	Au 49	Os 51	

Периодический закон двух октав Д.И.Менделеева 1869г.

			Ti = 50	Zr = 90	? = 180
			V = 51	Nb = 94	Ta = 182
			Cr = 52	Mo = 96	W = 186
			Mn = 55	Rh = 104,4	Pt = 197,4
			Fe = 56	Ru = 104,4	Ir = 198
			Ni = Co = 59	Pd = 106,6	Os = 199
			Cu = 63,4	Ag = 108	Hg = 200
H = 1			Zn = 65,2	Cd = 112	
	Be = 9,4	Mg = 24	? = 68	Ur = 116	Au = 197?
	B = 11	Al = 27,4	? = 70	Sn = 118	
	C = 12	Si = 28	As = 75	Sb = 122	Bi = 210?
	N = 14	P = 31	Se = 79,4	Te = 128?	
	O = 16	S = 32	Br = 80	J = 127	
	F = 19	Cl = 35,5	Rb = 85,4	Cs = 133	Tl = 204
Li = 7	Na = 23	Ca = 40	Sr = 87,6	Ba = 137	Pb = 207
		? = 45	Ce = 92		
		?Er = 56	La = 94		
		?Yt = 60	Di = 95		
		?In = 75,6	Th = 118?		

Периодический закон четырёх октав А.А.Михайлова 2005г.

Периоды	Группы химического подобия																																			
	А								Б								В								Г											
	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII				
1	H 1	He 2	Li 3	Be 4																										B 5	C 6	N 7	O 8			
2	F 9	Ne 10	Na 11	Mg 12																										Al 13	Si 14	P 15	S 16			
3	Cl 17	Ar 18	K 19	Ca 20	Sc 21	Ti 22	V 23	Cr 24	Mn 25	Fe 26							Co 26													Ni 26	Cu 27	Zn 28	Ga 29	Ge 30	As 31	Se 32
4	Br 33	Kr 34	Rb 35	Sr 36	Y 37	Zr 38	Nd 39	Mo 40	Tc 41	Ru 42	La 43	Ce 44	Pr 45	Nd 46	Pm 47	Sa 48	Eu 49	Rh 50	Tb 51	Dy 52	Ho 53	Er 54	Tm 55	Yb 56	Lu 57	Pd 58	Ag 59	Cd 60	In 61	Sn 62	Sb 63	Te 64				
5	I 65	Xe 66	Ce 67	Ba 68	Gd 69	Hf 70	Ta 71	W 72	Re 73	Os 74	Ac 75	Th 76	Pa 77	U 78	Np 79	Pu 80	Am 81	Ir 82	Bk 83	Cf 84	Es 85	Fm 86	Md 87	No 88	Lr 89	Pt 90	Au 91	Hg 92	Tl 93	Pb 94	Bi 95	Po 96				
6	At 97	Rn 98	Fr 99	Ra 100	Cm 101	Ku 102	Db 103	~ 104	~ 105	~ 106							~ 106									~ 106	~ 107	~ 108	~ 109	~ 110	~ 111	~ 112				
7	~ 113	~ 114	~ 115	~ 116																										~ 117	~ 118	~ 119	~ 120			
8	~ 121	~ 122	~ 123	~ 124																										~ 125	~ 126	~ 127	~ 128			

Предлагаемая вашему вниманию Периодическая система химических элементов со временем окажется настоящим клондайком не только для химиков технологов, но и для представителей многих других творческих профессий.

Работайте братья.