

«Луч света – это темное пятно физики».
Ю.С.Эмпольский – автор гипотезы
дискретного пространства.

«Начало всего есть вода».
Фалес из Милета (6 век до новой эры).

ЧТО ТАКОЕ ВОДА ?

Все глобальные теории образования воды на планете Земля не дают однозначного ответа. Наши знания о том, что 70-80% суши покрыты водой, мало что говорят. Попробуем разобраться в том, что вода собой представляет, с помощью превращений энергии и массы.

Если принять за истину, что звезды являются источниками излучения тепловой энергии, а планеты и их спутники являются объектами поглощения этой энергии, то требуется найти способ передачи энергии. Посредником между источниками излучения и источниками поглощения энергии могут быть только электромагнитные волны. Откуда вдруг появляются посредники? Все промежуточное расстояние между источниками, излучения и источниками поглощения энергии раньше называли эфиром и до сих пор люди не могут определиться, что он собой представляет. Весьма интересным было рассуждение Менделеева по этому поводу. Сначала он предположил, что эфир – это специфическое состояние газов с малым весом при большом разрежении. Такой газ он назвал ньютонием. А потом вдруг пришел к выводу, что эфир - это газ, подобный инертным газам, не способный к химическим соединениям. Этот газ он назвал коронием. Естественно, они входили в состав мирового эфира (космического пространства) и передавали свет, тепло и гравитацию. Он отводил им два первых места перед водородом. Но никто его не услышал.

А мысль была прекрасная! Если оба газа не вошли в состав таблицы Менделеева, то искать их надо за пределами таблицы. Таким газом может быть только нейтронный газ. Существовать он может в двух формах: точечной форме в виде нейтрино и объемной форме в виде нейтронов. Обе формы нейтронного газа можно назвать идеальным газом, потому что они разрежены и, самое главное, не способны к химическим соединениям. Вполне вероятно, что все космическое пространство заполнено этими двумя формами газа. Судя по заявлениям астрономов, все звезды потихоньку остывают. Значит, они все обладают в разной степени положительной энергией. Обе формы нейтронного газа осуществляют теплообмен между небесными телами в холодном космическом пространстве.

Раз уж я предложил, что идеальным газом может быть нейтронный газ, то откроем «букварь» по физике и найдем его определение. «Идеальным газом называется газ, в котором отсутствуют силы межмолекулярного взаимодействия». Но ни в нейтрино, ни в нейтронах нет молекул! Тогда

прочитаем пояснительную записку к идеальному газу. «С достаточной степенью точности газы можно считать идеальными в тех случаях, когда рассматриваются их состояния, далекие от областей фазовых превращений». Конкретного идеального газа до сих пор нет, но есть справедливые законы для идеальных газов: Бойля-Мариотта (при постоянной температуре и массе произведение значений объема и давления постоянно), Гей-Люссака (при постоянном давлении объем газа прямо пропорционален его абсолютной температуре), и Шарля (при постоянном объеме давление газа прямо пропорционально его абсолютной температуре). Все три закона прекрасно согласуются с точечной формой нейтронного газа в виде потока нейтрино (закон Бойля-Мариотта) и со сферической формой нейтрона (законы Гей-Люссака и Шарля). Но в природе нет постоянных параметров. Нейтроны тоже не стоят на месте, они продолжают приближаться к Солнцу и их давление увеличивается с повышением температуры. Наступает критический момент фазовых превращений, когда нейтроны распадаются. Сначала происходит скачкообразное изменение внутренней энергии и плотности (фазовый переход первого рода), а потом – скачкообразное изменение теплоемкости и термодинамических коэффициентов расширяемости и сжимаемости (фазовый переход второго рода). Если говорить кратко, то происходит превращение энергии и массы нейтрона в течение 12 минут, как утверждает наука. Следует отметить, что распад нейтронов осуществляется не единично, а в составе определенного объема.

Распад нейтронов породил два противоположных взгляда. Сторонники атомной теории строения вещества тут же заявили, что нейтроны распадаются на частицы (протон, электрон и антинейтрино). А ваш покорный слуга принял сторону Максвелла, предположившего, что свет распространяется в виде стоячих поперечных электромагнитных волн. Значит, нейтроны должны распадаться на электромагнитные волны.

Наука рассматривает свет двояко: либо в виде электромагнитных волн, либо в виде потока частиц без массы (фотонов, предложенных Эйнштейном). Попытка теоретиков объединить волну с частицей закончилась определением фотона в виде волнового пакета электромагнитного излучения, примерно из 600000 колебаний, распространяющегося как целое со скоростью света.

Я же, объединив предположение Менделеева, что перед водородом могут быть еще два вида элементов (ньютоний и короний), представляющих собой две формы нейтронного газа, и идею Максвелла о распространении света в виде электромагнитных волн, пришел к заключению, что объемные частицы нейтроны могут распадаться на электромагнитные волны вблизи Солнца. Сам процесс распада нейтронов формирует первоначальные вещества в виде волн из химических элементов. Волны, как первоначальные тела, излучают энергию, так как всякая замкнутая система стремится к наименьшей энергии. Законы теплового излучения выводились на базе излучения абсолютно черного тела. Если они верны, то квант солнечного излучения должен соответствовать им. Основной энергией излучения Солнца является тепловая

энергия, радиус распространения которой, судя, по удалению планеты Земля от Солнца, равен 150 миллионам километров. Дополнительно к тепловой энергии Солнца, от него же происходит электромагнитное излучение плазмы, которая формируется за счет распада нейтронов на электромагнитные волны. В статье «Физика космоса», опубликованной в Глоссарии Astronet.ru в 1986 году Вайнштейн Л.А. и Каплан С.А. делят плазму, излучающую тепловую энергию, на оптически толстую плазму, где ($\tau < 1$) – оптическая ширина волны (вместо «глубины тела на определенной частоте» – примечание автора), и на оптически тонкую плазму, где ($\tau > 1$). При большой плотности в оптически тонкой плазме, находящейся в локальном термодинамическом равновесии за счет высоких температур, излучение свободно выходит. Кроме непрерывного спектра теплового излучения оптическая тонкая плазма включает и излучение спектральных линий в виде альфа-частиц. Все альфа-радиоактивные элементы кванта солнечного излучения можно отнести к оптически тонкой плазме, которая составляет 17% от всего кванта излучения. Тепловое излучение тонкой плазмы переходит в излучение толстой плазмы, которое авторы приравнивают к излучению черного тела.

Все стабильные и два радиоактивных элемента можно отнести к оптически толстой плазме, составляющей 83% от всего кванта излучения. Таким образом, Солнце излучает неравновесную плазму, как единое целое, что вполне соответствует термодинамическим процессам в замкнутых системах и закону Стефана – Больцмана (нагретые тела излучают энергию в виде электромагнитных волн). Квант излучения свободно проходит космический вакуум согласно закону Кирхгофа (при данных температурах и частотах отношение излучательной и поглощательной способностей тела одинаково). При вхождении плазмы в термосферу с температурой +1500 градусов по Цельсию на высотах 200-300 километров, она распадается на химические соединения за счет интерференции волн. На высоте 120 километров на границе перепада температур (от плюс 1500 до минус 90 градусов) сами химические соединения начинают излучать электрическую энергию из радиоактивных изотопов в виде света. По закону смещения Вина, длина волны, при которой энергия излучения абсолютно черного тела максимальна, обратно пропорциональна абсолютной температуре излучающего тела. Такими максимальными энергиями излучения в каждой электромагнитной волне являются самые яркие цветные спектральные линии.

Распад плазмы и превращение первоначальных форм веществ из электромагнитных волн в газы (в атмосфере и литосфере), жидкости (на поверхности и внутри планеты) и твердые вещества (земли и камней) является промежуточным результатом превращения солнечной энергии и массы нейтронного газа для формирования небесных тел. Земля находится в метастабильном состоянии, то есть в состоянии неустойчивого равновесия. Вещества в таком состоянии чувствительны к разнообразным трансформациям (к быстрым химическим изменениям, которые влекут за

собой и физические изменения). Поэтому агрегатные состояния претерпевают промежуточные переходы от одного состояния к другому. Сюда входят твердые и жидкие аморфные состояния веществ (стекло и жидкие кристаллы), сополимеры (цепочки из двух и более звеньев различных структур), дисперсионные вещества (пасты, гели, суспензии, аэрозоли) и вырожденный газ. Так называемые, вырожденные газы (Ферми-газ и Бозе-газ из фермионов с полуцелым спином и бозонов с целым спином) – это нейтронный газ, поглощаемый веществами в составе электромагнитных волн, и вырождаемый в технологических процессах при обработке веществ.

Что же подразумевается под химическим элементом?

Еще в 17 веке Р.Бойль характеризовал химические элементы «пределом разложения веществ на составные части». Такое же понятие элемента вы найдете в словаре Ожегова. Однако, слово «предел» к делу не пришьешь. Химики считают элемент совокупностью атомов с одинаковым зарядом, но с разными массами. В энциклопедическом словаре приводится латинское значение термина «элемент», как «стихия» или «первоначальное вещество». Я тоже считаю, что химические элементы - это первоначальные вещества в виде стоячих поперечных электромагнитных волн, зародившиеся при распаде нейтронов.

Свои взгляды на идеальный нейтронный газ, на распады нейтронов на две и четыре электромагнитные волны, на структуру стоячих поперечных волн, на формирование инертной и гравитационной масс, на содержание кванта солнечного излучения я раскрывал в своих публикациях. Такие работы, как «Формирование естественных химических элементов в едином плазменном образовании», «Атомный спектр излучения», «Новая теория строения вещества», и две публикации на тему «Теория возникновения массы» доступны читателю в интернете. То, что в своих статьях я называл единым плазменным образованием (ЕПО), оказалось квантом солнечного излучения, в состав которого входят 100 стоячих поперечных электромагнитных волн в плазменном агрегатном состоянии. Эти волны и должны называться химическими элементами. Подтверждением этому являются спектры химических элементов, полученные при пропускании электрического тока через вакуумную трубку с пробой простого вещества в газообразном состоянии.

Простых веществ в природе очень мало (медь, серебро, золото, сера ...), а большинство их получают из соединений в виде земли или руды в горных породах, из жидкостей и воздуха. Это служит доказательством того, что элементы (первоначальные вещества) активно взаимодействуют между собой, образуя соединения. Простейшими формами существования элементов являются электромагнитные волны в плазменном агрегатном состоянии, а простейшей формой существования химических соединений является интерференция нескольких волн в газовом агрегатном состоянии или волновой пакет.

Не имея понятия о первоначальном веществе, сначала алхимики, потом химики и физики экспериментально получали простые вещества в трех разных агрегатных состояниях из химических соединений, назвали их химическими элементами, присвоили им символы, искусственно придуманные атомные структуры, и приступили к созданию таблицы для их полного учета и анализа.

Прообразом периодической системы химических элементов послужила таблица «Опыт системы элементов, основанной на их атомном весе и химическом сходстве», составленной Д.И.Менделеевым 1.03.1869 года. В 1870 году он называл таблицу естественной, а в 1871 году – периодической. Периодами назывались горизонтальные ряды из элементов, начинающихся с щелочных металлов и заканчивающихся благородными газами. Группами назывались вертикальные столбцы без четкого определения, номера которых соответствовали максимальной степени окисления. В 1913 году Ван ден Брук приравнивал порядковый номер элемента к числу положительных зарядов ядра его атома. Схему построения электронной конфигурации атомов по периодичности и структурам разработал Нильс Бор. Планетарную модель атома предложил Эрнест Резерфорд. Известно более 500 вариантов таблиц химических элементов. Предлагались различные формы таблиц, но остановились на длиннопериодной таблице из 18 групп, которая была утверждена Международным союзом теоретической и прикладной химии в 1989 году. В состав этой таблицы входило уже 118 элементов.

О том, какие знания можно почерпнуть из периодической таблицы Д.Менделеева, много написано. Однако, ваш покорный слуга предлагает вам несколько иной взгляд на таблицу, изменив состав периодов, начинающихся с галогенов.

Новый вариант формирования элементов по периодам.

I	\	H	He	Li\	Be	B	C	N	O					
II	(F	Ne	Na)	Mg	Al	Si	P	S						
III	(Cl	Ar	K)	Ca	Sc	Ti	V	Cr						
IV	{Mn	Fe	Co	Ni	Cu}	Zn	Ga	Ge	As	Se				
V	(Br	Kr	Rb)	Sr	Y	Zr	Nb	Mo						
VI	{Tc	Ru	Rh	Pd	Ag}	Cd	In	Sn	Sb	Te				
VII	(I	Xe	Cs)	Ba	La	Ce	Pr	Nd						
VIII	[Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm]	Yb	Lu	Hf	Ta	W
IX	{Re	Os	Ir	Pt	Au}	Hg	Tl	Pb	Bi	Po				
X	(At	Rn	Fr)	Ra	Ac	Th	Pa	U						

XI (Nr Pu Am) Cm Bk Cf Es Fm

Где, скобками \ \ обозначено химическое соединение воды;

() соединения из газовых и водных растворов;

{ } соединения из растворов металлов;

[] соединение из расплава редкоземельных металлов.

В основу формирования периодов элементов Д.И.Менделеев положил их атомный вес и химические свойства. Известно, что количество элементов в периодах различно (8,10,14). Но мало кто задумывался над причиной разного количества элементов. А причиной оказалось наличие или отсутствие в периодах инертных газов. В периодах, где отсутствует инертный газ, его функцию выполняют триады из трех разновидностей металлов и семь редкоземельных металлов.

Основным «разжижающим» компонентом соединений является не сама вода, а инертные газы, входящие в состав периодов из восьми элементов, при разных давлениях и температурных режимах, и их заменители. Подтверждением этого тезиса служит явление сверхтекучести гелия при низких температурах, открытое П.Л.Капицей в 1938 году.

Таблица элементов, кроме различного состава периодов, имеет еще некоторые признаки, по которым можно судить о перепадах температур и давления в кванте излучения, если отделить альфа-радиоактивные элементы от стабильных элементов, а вместо вертикальных групп назвать изобарами два горизонтальных радиоактивных элемента (технеций и прометий). Тогда можно предположить, что все альфа-радиоактивные элементы (17%) сформированы в, так называемой, горячей плазме, а стабильные элементы (83%) – в холодной плазме. Наличие двух радиоактивных элементов разделит весь квант излучения на три составных части: 40 элементов от фермия до прометия попадут в зону высокого давления, 18 элементов от неодима до технеция – в зону умеренного давления, и 39 элементов от молибдена до бериллия – в зону низкого давления. А может быть это первичное разделение плазмы на три агрегатных состояния, где элементы Тс и Рм являются изотермами с определенными температурами при определенном давлении?

Для того, чтобы читатель понял, почему я не включил в последнюю часть три последних элемента (литий, гелий и водород), надо табличную форму элементов заменить графической.

Табличная форма учета элементов не совсем удобна для наглядного анализа. Поэтому ваш покорный слуга попробовал найти графический вариант отдельного кванта солнечной энергии, «не измышляя гипотез», как говорил И.Кант. Я взял все данные о химических элементах из таблицы физических величин в справочнике И.К.Кикоина и выложил их в прямоугольной системе координат в таком порядке, чтобы все изотопы

элемента размещались по оси абсцисс согласно увеличению атомной массы, а все элементы - по оси ординат. Начал выкладку с водорода и закончил фермием. Фермий – последний элемент, содержащий «долгоживущие» изотопы. Получился отрезок наклонного луча под углом 135 градусов. Так как этот отрезок излучается Солнцем, то началом его является элемент фермий, а концом – элемент водород. Значит, отрезок луча должен рассматриваться под углом 315 градусов, что представляет усредненное значение электромагнитного смещения инертной массы в пространстве. Мне ничего не оставалось, как увидеть, что квант солнечного излучения (замкнутая неравновесная плазма протяженной формы) представляет собой наложение стоячих поперечных электромагнитных волн со смещением фаз (интерференция волн), где спектр каждого химического элемента состоит из вертикальных разноименных спектральных линий, размещенных горизонтально по всей длине волны элемента. Предполагается, сдвиг или смещение фаз волн возникает за счет вращения Солнца и обеспечивает строго определенное размещение инертных масс элементов в пространстве и времени.

Если принять химический элемент за первоначальное вещество, то квант солнечного излучения будет состоять из 100 возможных первоначальных веществ, структуру которых можно рассмотреть только в графической форме.

Основой кванта излучения является инертная в химическом или электрическом отношении масса (она же масса покоя или стабильные изотопы элементов), которая и является «кирпичиком» для строительства всех небесных тел, включая Землю. Эту массу можно было бы назвать атомом, но категорически другой структуры. Если атом Резерфорда состоит из ядра и электронов, то новый атом представляет собой стабильный изотоп. Инертная масса элементов состоит из 1-10 стабильных изотопов в составе одной электромагнитной волны. В каждом стабильном изотопе (кроме изотопов водорода) две разноименные высокочастотные разно направленные спектральные линии удерживаются в составе изотопа только за счет магнитного притяжения. Конечным результатом формирования инертной массы химических элементов, является масса двух спаренных стабильных изотопов элемента водорода. В каждом из них имеется по одной нерасщепляемой широкой положительной низкочастотной спектральной линии. Процесс формирования инертной массы можно представлять двояко: общей массой каждого элемента в табличном виде или конкретной массой (1-10 стабильных изотопов каждого химического элемента) в графическом виде. Общая инертная масса кванта излучения определяется разностью масс между висмутом и бериллием ($209 - 9 = 200$ а.е.м.). В основу формирования ее положено непрерывное пространственное размещение конкретных форм стабильных изотопов каждого элемента без разрывов со смещением их влево и вверх. Такое размещение напоминает сбор пазлов (мозаику, складную картинку).

Ниже приводится схема размещения стабильных и радиоактивных изотопов в волнах из пяти элементов.

	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
Be					↑±↓ Ст.	– ↓	– ↓	– ↓								
B				↑ +		↑±↓ Ст.	↑±↓ Ст.	– ↓	– ↓							
C				↑ +	↑ +	↑ +	↑±↓ Ст.	↑±↓ Ст.	– ↓	– ↓	– ↓					
N							↑ +	↑ +	↑±↓ Ст.	↑±↓ Ст.	– ↓	– ↓	– ↓			
O								↑ +	↑ +	↑ +	↑±↓ Ст.	↑±↓ Ст.	↑±↓ Ст.	– ↓	– ↓	

Между стабильными изотопами пяти элементов нет разрывов, а есть только последовательное смещение их от кислорода до бериллия влево и вверх. Оставшиеся три элемента (литий, гелий и водород) не вписываются в эту мозаику, так как их инертные массы разделены радиоактивными изобарами.

Схема размещения стабильных и радиоактивных изотопов в волнах из трех элементов.

	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9		
H	↑+	+ Ст	+ Ст	–↓	–↓							
He				+↑	↑±↓ Ст	–↓						
Li					+↑	+↑	↑±↓ Ст	↑±↓ Ст	–↓	–↓		

Заметьте, что разноименные изобары ($-H3$ и $+He3$), ($-He5$ и $+Li5$) и ($-He8$, $-Li8$, $+Be8$, $+B8$) остаются радиоактивными, не смотря на встречные излучения, потому что для поглощения двух или четырех разноименных спектральных линий требуется промежуточная волна, которая есть у четвертых изобаров ($-H4 \pm He4 + Li4$).

Обозначения:

$\uparrow \pm \downarrow$, $|+$, две разновидности стабильных изотопов: первая - из двух тонких разноименных спектральных линий; вторая - из одной широкой положительной спектральной линии с добавлением буквы C;

$\uparrow+$ - одна или несколько тонких положительных спектральных линий;

$-\downarrow$ - одна или несколько тонких отрицательных спектральных линий;

Сами стрелки указывают направления излучения спектральных линий.

На вопрос, почему размещение стабильных изотопов трех элементов отличается от остальных элементов, ответу не обосновательным предположением, что исчисление масс каждого из трех элементов производится не общей массой элементов, как это делается во всей таблице от висмута до бериллия, а массой каждого отдельного стабильного изотопа элементов. Согласно этому масса соединения трех элементов будет равна 20 а.е.м., где литий будет представлен 13 (6 + 7), гелий 4, а водород 3 (1 + 2) атомными единицами масс. Зачем природа выделяет три элемента из 100? Очевидно, чтобы показать исключительное значение такого химического соединения, как вода.

Отсюда следует, что воду или ее заменители на других планетах следует искать либо в растворах металлов из триад, либо в расплавах редкоземельных элементов, если климатические условия на других планетах не позволяют существовать химическому соединению воды в жидком состоянии.

Химическое соединение воды состоит из 19 изотопов трех элементов: шести изотопов лития (4-9), восьми изотопов гелия (1-8) и пяти изотопов водорода (0-4). По состоянию на сегодняшний день еще не выявлены 4-тый изотоп водорода, 4-5 изотопы лития и 5-6 изотопы бериллия. Сборная молекула соединения содержит 20 а.е.м. Правда, наука утвердила молекулу воды из 18 а.е.м., но это сделано путем подсчетов масс отдельных стабильных изотопов кислорода и водорода. Соединение обладает гибкостью общей молекулы за счет разрывов между стабильными изотопами трех элементов, текучестью за счет возможности жидкообразного состояния гелия проходить по капиллярам, наличием тройной точки, позволяющей химическому соединению воды переходить в газообразное, жидкое и твердое состояние.

Наличие радиоактивных изобаров, разделяющих стабильные изотопы химического соединения воды является не только исключением для всех периодов элементов, но и настоящим определением воды вместо идеального газа.

Так как все три элемента представлены электромагнитными волнами, то интерференция их приводит к разделению свойств части плазмы на три последующих агрегатных состояния (газообразному, жидкому и твердому).

Верхняя волна наделяется конечной стадией газообразных свойств элементов в плазме, которая характеризуется нерасщепляемыми широкими положительными низкочастотными спектральными линиями водорода, средняя - жидкообразным состоянием гелия, а нижняя - твердым состоянием лития в низко температурных условиях космоса. То есть каждая волна является составной частью химического соединения, ответственная за определенное агрегатное состояние внутри соединения в зависимости от объема, температуры и давления. Когда речь идет об аномальных свойствах воды, то искать эти свойства надо в составных частях химических соединений, проявляющихся в различных температурных режимах и перепадах давления.

Приведу основные «аномальные» свойства воды:

1. Минимум зависимости удельной теплоемкости от температуры – около 37 градусов Цельсия.
2. Аномально высокая теплоемкость воды (вода сохраняет тепло лучше других веществ).
3. Высокая удельная точка плавления (трудно заморозить воду и растопить лед).
4. Плотность воды при охлаждении от 100 до 4 градусов (3.98) возрастает, а при 4 градусах уменьшается. В то время как у газов, жидкостей и кристаллов при нагревании плотность уменьшается, а при охлаждении увеличивается.
5. Замерзание воды сопровождается скачкообразным падением плотности более, чем на 8%, а у других веществ увеличением плотности.
6. Способность воды проходить по капиллярам (одностороннее проникновение растворителя или диффузия).
7. Проникает в трещины любой породы и при замерзании, увеличивая объем за счет падения плотности, раскалывает породы.
8. Вода – лучший растворитель любых веществ не может быть «чистой» за счет мелких частиц веществ, присутствующих в ней при подъеме из-под коры Земли.

Разгадка аномалий воды как раз и заключается в составе соединений, которые мы с вами наблюдаем в жизни. Газообразное состояние воды – это атмосфера с облаками, в которой мы дышим. Жидкообразное состояние воды - это огромное количество электролита в морях и океанах, реки и озера из пресной воды, которую мы пьем, и без которой ничего не растет. Твердое состояние воды – это огромные шапки льда на полюсах планеты. Одновременная взаимосвязь трех различных состояний воды на планете налицо, однако, изучаются они все отдельно друг от друга.

В перечне аномальных свойств воды приведены, главным образом, физические основы соединения. Когда вопрос касается химической основы соединения, то я категорически не могу согласиться с химиками в вопросах окислительных и восстановительных реакций с помощью отдачи или присоединения атомом электронов. Кстати, в составе электромагнитных волн нет ни атомов, ни электронов.

В химии существует термин «основание» с несколькими определениями. Французский химик Гийом Руэль (1754г.) назвал его веществам, служащим для образования солей в твердой форме. Шведский химик С.Аррениус (1887г.) - веществами, которые при диссоциации образуют гидроксид-ионы (ОН⁻). Датчанин Брэнстед и англичанин Лоури (1923г.) - соединением или ионом, способным отщеплять протон от кислоты. Американец Льюис (1923г.) - веществом, способным отдать электронную пару на образование связи с кислотой. Русский химик М.Усанович (1939г.) - веществом, отдающим анионы (отрицательно заряженный ион) и принимающим катионы (положительно заряженный ион). С точки зрения теории электролитической диссоциации основания – это электролиты (соединения, способные пропускать электрический ток).

Обратите внимание на структуру всех электромагнитных волн стабильных элементов. Они все имеют положительные и отрицательные радиоактивные изотопы, которые и выполняют окислительные и восстановительные реакции в соединениях. Так что отрывы и присоединения электронов к атомам тут не причем. Окисление – это результат поглощения отрицательной спектральной линии, излученной отрицательным радиоактивным изотопом верхней волны, нейтронной волной в строго определенном месте и в определенное время. Восстановление – это результат поглощения положительной спектральной линии, излученной положительным радиоактивным изотопом нижней волны, нейтронной волной в том же месте и в то же время. Окислительно-восстановительная реакция – это синхронное установление энергетического баланса соединения за счет образования инертной массы (магнитных диполей). И химическое соединение воды прекрасно доказывает это.

Четвертый изотоп элемента водород излучает отрицательную спектральную линию (окислительная реакция). Четвертый изотоп элемента литий излучает положительную спектральную линию (восстановительная реакция). Синхронное поглощение обеих спектральных линий в определенном месте нейтронной волны является окислительно-восстановительной реакцией, результатом которой является образование инертной массы в виде четвертого стабильного изотопа уже нового элемента гелий вместо поглощающей нейтронной волны. Формирование стабильного изотопа гелия является результатом энергетического баланса химического соединения воды.

Мне очень жаль, что я непроизвольно принижая столь привычную основную функцию кислорода, но каждый химический элемент обладает обеими функциями и окисления и восстановления.

Не буду приводить определения кислот и солей, чтобы не «развалить» всю химию.

Несколько слов о том, как электромагнитные волны в виде замкнутых систем или первичных форм вещества, или химических элементов, стремятся

к наименьшей энергии, диапазон которых на 90% укладывается в 0.02-1.29 МэВ.

В основе формирования волны, излучающей энергию, лежат два процесса: смещение положительных спектральных линий с обратной волны на прямую волну и квантование излучаемой энергии. Он начинается с образования минимальной электрически нейтральной (\pm) энергии в узле волны из двух разноименных разно направленных спектральных линий в виде стабильного изотопа (он же масса покоя, инертная в химическом или электрическом отношении, он же магнитный диполь). Оставшаяся в волне энергия квантуется путем смещения порциями положительной энергии влево от стабильного изотопа, а вправо порциями отрицательной энергии, образуя разноименные радиоактивные изотопы. В каждом радиоактивном изотопе, как в изолированной системе, сначала происходит расщепление широких спектральных линий на узкие линии (так называемый, бета-распад). Расщепление сопровождается выделением одноименной энергии (теплой от положительных и холодной от отрицательных линий). Она используется для сжатия и расширения соседней нейтронной волны. После этого происходит непосредственное излучение узких спектральных линий (так называемое, гамма-излучение) в виде точечных зарядов.

Окончательная длина волны, измеряемая общим количеством изотопов, устанавливается по достижению термо- и электродинамического равновесного состояния волны. Так сжатая разноименная энергия стоячей поперечной волны в замкнутом объеме нейтрона распрямляется как пружина в момент распада нейтрона на определенное количество радиоактивных изотопов путем квантования энергии излучения. Обратная нейтронная волна остается без энергии.

В основе превращения нейтронных волн в электромагнитные волны лежит процесс квантования инертной массы, то есть образование порций (квантов) нейтральной энергии в нейтронных волнах.

Он зависит от синхронного излучения разноименных спектральных линий одинаковой мощности двумя соседними излучающими волнами после расщепления широких спектральных линий («бета-распада»). При одновременном поглощении пары разноименных спектральных линий в нейтронной волне образуется квант инертной массы или массы покоя (он же стабильный изотоп или магнитный диполь). Формирование всей длины волны заканчивается максимально возможным количеством стабильных изотопов определенной структуры со смещением их от узла волны вправо и поглощением одиночных разноименных спектральных линий за пределами инертной массы для формирования радиоактивных изотопов.

Процесс распада нейтронов в горячей плазме можно назвать экзотермической цепной реакцией (с излучением энергии в виде альфа-частиц) для создания альфа-радиоактивных элементов. Эти элементы являются дополнительным источником питания с малым радиусом действия для превращения затухающих колебаний энергии в незатухающие колебания.

Процесс распада нейтронов в холодной плазме можно назвать эндотермической цепной реакцией (с поглощением энергии нейтронными волнами). Основным назначением излучающих и поглощающих энергию волн является формирование инертной массы стабильных элементов и распространение ее в пространстве и времени. Радиоактивные изотопы обеих волн предназначены для расщепления широких спектральных линий для дальнейшего их излучения. Излучение последних частично используется для формирования магнитных диполей в поглощающих волнах и частично для формирования одноименных электрических полей слева и справа от стабильных изотопов. Всего зарегистрировано 170 случаев формирования магнитных диполей.

Рассмотрим структуры стабильных изотопов первых трех элементов в периодах из восьми элементов.

H	00	F	0	Cl	0 0
He	0	Ne	000	Ar	0 0 0
Li	00	Na	0	K	0 0

Br	0 0	I	0
Kr	0 0 000 0	Xe	0 0 00000 0 0
Rb	0	Cs	0

Основой структур являются стабильные изотопы инертных газов. При этом, наблюдается строго определенное размещение стабильных изотопов галогенов и щелочных металлов из пяти вариантов с наклоном влево.

Структуры стабильных изотопов первых пяти элементов в периодах из десяти элементов

Mn	0	Tc	---
Fe	0 000 0	Ru	0 00000 0
Co	0	Rh	0
Ni	0 000 0	Pd	0 000 0 0
Cu	0 0	Ag	0 0

Re	0
Os	0 00000 0
Ir	0 0
Pt	0 0 000 0
Au	0

Точно такое же размещение стабильных изотопов из трех вариантов наблюдается и в растворах металлов за исключением того, что связь стабильных изотопов в триадах имеет наклон вправо.

Структуры стабильных изотопов первых девяти элементов в периоде из четырнадцати элементов

Pm	----				
Sm	0 00000	0 0			
Eu		0 0			
Gd		0 00000	0		
Tb			0		
Dy		0 0	00000		
Ho				0	
Er			0 0	000	0
Tm					0

В данной структуре связь стабильных изотопов элементов, замещающих инертный газ, с наклоном вправо сохраняется в единственном варианте и количество связей увеличивается. Таким образом, для соединений, в составе которых находятся инертные газы, характерно размещение стабильных изотопов разных элементов с наклоном влево, а для соединений из растворов и расплавов металлов с наклоном вправо.

Излучают энергию не вещества, а электромагнитные волны, поглощенные или структурированные генетическим кодом памяти в веществе.

В свое время Беккерель, проводя опыты с альфа-радиоактивными элементами в вакуумных трубках, обнаружил в них появление спектра элемента гелия. Если альфа-частицы являются электрическими диполями, а стабильный изотоп гелия является магнитным диполем, то в процессе излучения электрические диполи превращаются в магнитные диполи в замкнутом объеме вакуумной трубки. Так как в атомных электростанциях для охлаждения атомных реакторов используется вода, то проблему с радиоактивными отходами можно попробовать решить за счет вакуумных установок путем превращения радиоактивной энергии в инертные газы, которые можно будет периодически откачивать из реактора для нужд химии.

Схематически это выглядит так.



Такая схема предусматривает пространственное смещение электрических диполей и превращение их в магнитные диполи благородных газов (гелий, криптон, ксенон).

Резюме

1. Вода – это химическое соединение, образующееся путем наложения (интерференции) трех электромагнитных волн в виде первоначальных веществ в плазменном агрегатном состоянии. В соединение входят элементы лития, гелия и водорода, где функцию сжижения играет гелий.

2. Газо-водные растворы формируются из трех электромагнитных волн в периодах из восьми элементов, в которых присутствуют инертные газы, выполняющие функции жидкости.

3. Растворы металлов формируются из пяти электромагнитных волн в периодах из десяти элементов, в которых вместо инертных газов роль сжижения выполняют триады металлов, а роль затвердения играют благородные металлы (медь, серебро и золото).

4. Расплавы металлов формируются из девяти электромагнитных волн в периоде из четырнадцати элементов, в которых вместо инертных газов роль расплава играют семь редкоземельных металлов, а роль кристаллизации играет тулий.

05.12.2014г. Труевцев

Свое мнение по содержанию статьи можно сообщить в электронной почте по адресу: Petya.truevtsev@yandex.ru