



Валерий Федин

Так что же такое,
наконец, эфир
космоса?

18+

Валерий Григорьевич Федин

Так что же такое, наконец, эфир космоса?

http://www.litres.ru/pages/biblio_book/?art=70269466

SelfPub; 2024

Аннотация

Наконец открылась тысячелетняя загадка, что представляет собой эфир, что повлекло за собой дополнение таблицы Д. Менделеева.

Содержание

Так что же такое, наконец, эфир космоса?

4

Конец ознакомительного фрагмента.

16

Валерий Федин

Так что же такое, наконец, эфир космоса?

*Это не эфир бесплотен – это наш
материальный мир является бесплотным для
эфира.*

Никола Тесла

Так что же такое, наконец, эфир космоса?

История познания мирового эфира началась, как ни странно, с таинственного пятого элемента, тогда еще с незапамятных времен у древних мыслителей, анализирующих 4 стихии – Воздух, Воду, Огонь и Землю, зародилась мысль: а что же их объединяет? Эта идея перекачивалась из одной эпохи в другую, то отбрасывалась до лучших времен, то подхватывалась вновь, меняла название, расширялось само понятие, но сущность при этом оставалась прежней. Интерес к эфиру не пропадает до сих пор, о чем свидетельствует настоящее исследование.

Существование мирового эфира, объединяющего между

собой не только 4 стихии древних естествоиспытателей, а также все открытые и неоткрытые астрономические объекты, неоднократно пытались доказать многие известные и неизвестные мыслители древности и современные исследователи. Из тьмы эпох и до сих пор, даже при наличии современных технических средств измерения и исследования, наука так и не подтвердила наличие мирового эфира или его отсутствие. Вера в наличие мирового эфира никогда не угасала и продолжает манить исследователей своею загадочностью до настоящего времени. Вот и я попался на эту удочку.

Мы не будем уточнять, когда и кто впервые ввел в употребление слово «эфир» в астрофизику. Это неблагодарная и очень оспариваемая миссия. Скорее всего, оно было заимствовано из медицинской практики, где эфир имел свойство бесцветной, прозрачной, очень подвижной и летучей жидкости. Это же слово практически сразу и безоговорочно было принято всеми астрофизиками, как само собой разумеющееся понятие для среды, в которой обитает весь неутомонный космос. На рубеже XIX–XX веков это понятие было самым обсуждаемым в научных кругах, как сверх проникающая, сверхтонкая среда, в которой происходит существование и осуществляется кипучая жизнедеятельность всего космоса. Я еще застал самый конец этих затухающих исследований, дебатов и споров ученых предыдущих поколений, в которых выдвигались самые смелые и самые несуразные предположения. Конечно, прогнозы ученых походили боль-

ше на гадание на кофейной гуще, они заключались в догадках, сравнениях, умозаключениях и фантазиях, так как «потрогать» и «пощупать» мировой эфир с помощью своих приборов они в то время не смогли, хотя он всегда был у них под самым носом. Я не буду здесь приводить все их противоречивые прогнозы по свойствам эфира. Это ни к чему. Так как я уже знаю точный ответ, что такое эфир, поэтому я выберу из всего множества прогнозов только те, в которых ученые предыдущих поколений действительно сделали правильные выводы. Настало время эфиру как физической субстанции дать конкретное содержание, но об этом немного после.

И вот какой получился коллективный прогноз свойств эфира, предложенный мыслителями и учеными IV в. до н. э. – XXI веков, при этом я взял на себя смелость отбросить надуманную, бесполезную «шелуху» столетий, выбрав только зерна здравого смысла. [(Аристотель, 1981), (Декарт, 1650 – перевод 2004), (Менделёв, 1905), (1969–1970), (Уиттекер, 2001), (Ацюковский, 2003)].

Эфир, как всегда бегущая, ненаблюдаемая, всепроникающая газообразная среда, заполняет все мировое пространство космоса, в котором возникают и выполняются всевозможные динамические процессы с астрономическими объектами. Эфир свободно проникает сквозь все материальные тела и с легкостью распространяется по всему объему свободного пространства. Он представляет собой сплошную однородную среду с постоянными свойствами во всех точ-

ках пространства и при любых физических условиях без пустот и дислокаций (без складок, трещин и разрывов) – это означает, эфирная среда изотропна. Эфир сжимаем в широких пределах, как и любая газоподобная среда. Частицы эфира находятся в постоянном движении и участвуют в обменных процессах между различными состояниями материи. Бесчисленные воронкообразные когерентные структуры, вихри, перемещения, постоянные изменения скорости отдельных струй и завихрений внутри общего потока – все это лишь приближенно отражает настоящую эфирную турбулентность.

Физически – это бесформенная материя, характеризующаяся основным физическим показателем, присущим для всех веществ – плотностью. Это сверхтонкая среда, состоящая из частичек с атомным весом менее веса водорода и «заполняющая все пустое пространства и все тела». Это химически пассивная, инертная среда «подобно гелию и аргону, газам, не способным к химическим соединениям». Если бы она была химически активна, то со временем бы вошла в соединения с другими телами и перестала бы существовать как субстанция. Логический анализ явлений микромира и макромира показал, что эфир обладает свойствами обычного реального газа – плотностью, давлением, температурой, вязкостью, сжимаемостью и другими свойствами обычных газов. Чтобы наш газ мог быть всюду в мире распространенным, он должен иметь столь малую плотность в отношении к

водороду, чтобы его собственное поступательное частичное движение позволяло ему вырываться из сферы притяжения не только Земли, не только Солнца, но и всяких солнц, т. е. звезд, иначе этот газ скопился бы около наибольших масс и не мог бы наполнить всего пространства.

Эфир является первоматерией, первоосновой, первокирпичиком, строительным материалом всех материальных образований, включая элементарные частицы вещества.

Отрицать эфир – это, в конечном счете, значит принимать, что пустое пространство не имеет никаких физических свойств. Эфир не обнаруживается спектральными методами. Никакими другими приборами не удалось его обнаружить нашим предшественникам. Это единая, вечная и всепроникающая физическая субстанция, которая непосредственно не воспринимается нашими органами чувств.

Особенно детально пытался спрогнозировать свойства и параметры эфира русский ученый Д. И. Менделеев. Периодическая таблица химических элементов, которая помогла расставить по порядку все химические элементы и разделить их на группы с похожими свойствами – это его выстраданное детище, скрупулезно проверенное жизнью. Ему очень хотелось усовершенствовать свою таблицу, добавив в нее эфир. Вся его работа (Менделѣевъ, 1905) посвящена «реальнымъ стремленіемъ замкнуть реальную періодическую систему извѣстныхъ химическихъ элементовъ предѣлом или гранью низшаго размѣра атомовъ». Он даже определил место

для эфира, обозначив новые спрогнозированные им элементы через x и y , поставив их впереди всей своей таблицы 1. Для наглядности показана не вся таблица Менделеева в его исполнении, а только начальные ряды, где вписаны новые элементы (x и y) и ближайшее их окружение.

Таблица 1. Ячейки, которые Менделеев выделил для эфира

Ряды	Группы элементов								
	0	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
0	X								
1	Y	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	

Все дальнейшие рассуждения я веду не как физик, теоретик или практик, а как простой дилетант, но не ради того, чтобы блеснуть «красным» словечком, а для того, чтобы выступить в роли генератора идей и сдвинуть с мертвой точки идею космического эфира. И это я могу себе позволить!

Все химические, физические и ядерные процессы рассматриваются в данной заметке на уровне школьной программы, высвечивая только такие характерные детали и аргументы, которые помогают раскрыть проблему мирового эфира, не загружая данный труд ненужными подробностями. Как оказалась, чтобы получить необходимые нам ответы, совсем не нужно погружаться в сложности современного уровня физико-химического развития. Как бы сложно ни была организована наша Природа, всё ее многообразие жи-

вого и неживого нашей Вселенной состоит в конечном счете из протонов, электронов и нейтронов, образующих атомы всех известных и еще не известных химических элементов, из которых состоят простые, высокоорганизованные и белковые молекулы. Как оказалось, все элементарные частицы важны и нужны в природе, но нейтрон оказался важнее и нужнее всех остальных. Особой роли нейтрона в Природе в основном посвящена данная статья.

Чтобы, наконец, прийти к раскрытию, из чего все-таки состоит таинственный эфир, рассмотрим сначала удивительное свойство химических элементов – иметь несколько изотопов. Например, некоторые изотопы хорошо знакомых химических элементов приведены в таблице 2 (WIKI).

Таблица 2. Изотопы некоторых химических элементов

Химический элемент	Число протонов	min – max количества нейтронов	Из них число стабильных изотопов	Примечание
H – водород	1	От 0 до 6	2 протий и дейтерий	Только легкий водород не имеет нейтронов
C – углерод	6	От 2 до 16	2	остальные радиоактивные
N – азот	7	От 3 до 13	2	остальные радиоактивные
O – кислород	8	От 3 до 20	3	остальные радиоактивные
Fe – железо	26	от 19 до 46	4	остальные радиоактивные
Au – золото	79	от 90 до 127	1	остальные радиоактивные
U – уран	92	От 123 до 150	0	Все радиоактивные
Og – оганесон – последний известный	118	176 - пока известный только один	0	Радиоактивен

Как известно, химические элементы отличаются друг от

друга атомным номером, определяющим количество пар протонов с электронами. Дополнительно в каждом химическом элементе для каждого атома присутствует внушительный набор нейтронов, иногда намного превышающий атомный номер самого химического элемента. Ученые утверждают, что «тяжелому» ядру с протонами, химическому элементу совсем не обойтись без нейтронов. «Тяжелое» ядро и «легкое» ядро я буду применять в таком смысле. «Легкое» ядро имеет только водород. Все химические элементы, имеющие атомный номер больше атомного номера водорода, будем считать элементами с «тяжелыми» ядрами. Одни химические элементы именуются как элементы с менее «тяжелыми» ядрами или с более «легкими» ядрами, если у него атомный номер меньше, чем у исследуемого химического элемента. В противном случае, если атомный номер больше, чем у исследуемого химического элемента, то его будем характеризовать как химический элемент с более «тяжелым» ядром (или менее «легким» ядром).

Из таблицы 2 следует, что только у легкого водорода (протия) нет ни одного нейтрона, но это понятно, так как у него всего один протон, положительный заряд которого компенсируется отрицательным зарядом электрона. Один протон с одним электроном – очень устойчивая нейтральная ядерная связь. Просто ядру водорода делиться уже некуда – он и так самый легкий, к тому же единственному протону не с чем конкурировать.

Все остальные химические элементы, имеющие в своем ядре несколько положительно заряженных протонов, пытающихся отстраниться друг от друга из-за возникающих отталкивающих сил одноименно заряженных частиц, имеют нейтроны. Как доказали физики, чтобы набор положительно заряженных протонов ядра не рассыпался во все возможные стороны, необходимо добавить к ним определенное количество нейтронов, которые могут удержать их вместе при помощи сильного ядерного взаимодействия. Таким образом, нейтроны являются стабилизаторами «тяжелого» ядра атома химического элемента от распада на более мелкие ядра.

Если нейтронов недостаточно для поддержания данного ядра химического элемента в стабильном состоянии, т. е. не хватает сил ядерного сцепления для удержания сгустка протонов от рассыпания, тогда ядро само по себе разрывается на части. Разрыв ядра на части означает преобразование одного химического элемента в другие химические элементы с меньшими порядковыми номерами в таблице Д. Менделеева, а это несбывшиеся мечты алхимиков – как оказалось, они просто не там копали.

Если количество нейтронов больше, чем необходимо для стабилизации ядра химического элемента, теперь сами силы ядерного взаимодействия могут просто разорвать ядро химического элемента на части. Несмотря на то что нейтрон является сверх проникающей, вездесущей частицей, он в то же время не очень активен и его не любое ядро может за-

хватить. Поэтому этот случай в природе встречается сравнительно редко. И хорошо, что этот случай встречается очень редко, иначе бы радиоактивность всех людей была бы такого же порядка, какая была у Мари Кюри. Это она своим телом прикрыла человечество от радиоактивности, выделив у радиации как положительные, лечебные свойства, так и отрицательные, кумулятивно губительные свойства вплоть до смертельного исхода для всего живого.

Хотя казалось бы, что перебор и недобор нейтронов подобны смерти химического элемента. Но это не так. Когда Природа создает какой-либо химический элемент, она со временем пытается сделать его более стабильным. Где и как Природа создает многочисленные наборы химических элементов в большом количестве, будет описано ниже. Она не разбрасывается своими стабильными химическими элементами. Они существуют в стабильном виде очень долго до следующего их пересоздания.

Если количество нейтронов для выбранного химического элемента находится в диапазоне значений, указанных в таблице 2, то для него имеется изотоп. Количество элементов в диапазоне (Min – max) говорит о количестве известных изотопов для данного химического элемента. Имеются два вида изотопов – стабильные и радиоактивные. Стабильные изотопы вечно существуют в природе, не изменяются со временем в земных условиях и не подвержены радиоактивному распаду. Радиоактивные изотопы, ядра которых со временем

распадаются на более устойчивые изотопы. Их содержание постоянно уменьшается, так как радиоактивные изотопы со временем превращаются в стабильные изотопы.

Из таблицы 2 видно, исходя из максимального количества нейтронов, что ядра химических элементов просто усыпаны нейтронами, причем очень часто число нейтронов превышает число протонов в ядре. Естественно, возникает вопрос, зачем Природа создает неустойчивые изотопы, которые со временем все равно превратятся в стабильные, отвергнув ненужные нейтроны? Ответ напрашивается сам собой. У Природы слишком много нейтронов, и при наличии благоприятных условий она пытается просто «распихать» нейтроны по всем возможным «полочкам». Какова цель такого, казалось бы, неоправданного излишества в Природе? Молчаливый ответ Природы: так надо!

Вот еще одна иллюстрация несдержанной расточительности. При распаде или делении ядер «тяжелых» химических элементов на несколько менее «тяжелых» ядер может выделяться громадное количество нейтронов и протонов, образуя просто непрерывные потоки – как из рога изобилия. Физики даже разработали специальные генераторы для получения этих потоков. Недалеко то время, когда с помощью трех генераторов потоков протонов, электронов и нейтронов на 3D принтере будет серийно печататься атомное оружие, минуя длительные и затратные технологические процессы получения ядерного заряда из природных ископаемых. Очень

хотелось бы, чтобы до этого дело никогда не дошло.

Возникает законный вопрос: откуда у природы такая щедрость на нейтроны?

Теперь мне кажется, дорогой читатель, что мы всего в одном шаге к разгадке вековой тайны мирового эфира и подходим даже к эпохальному открытию!!!

Вот оно, эпохальное открытие вековой тайны.

Глубоко вдохните и замрите!!!

Конец ознакомительного фрагмента.

Текст предоставлен ООО «Литрес».

Прочитайте эту книгу целиком, [купив полную легальную версию](#) на Литрес.

Безопасно оплатить книгу можно банковской картой Visa, MasterCard, Maestro, со счета мобильного телефона, с платежного терминала, в салоне МТС или Связной, через PayPal, WebMoney, Яндекс.Деньги, QIWI Кошелек, бонусными картами или другим удобным Вам способом.