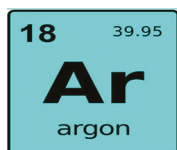


Курс лекций по живой химии позволяет по-новому взглянуть на многие известные в науке понятия (химический элемент, периодическая система Д.И. Менделеева, вещество, материя, элементарные частицы) и увидеть взаимосвязи между различными процессами и явлениями, протекающими в природе. Это будет способствовать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

Аргон

Аргон (Argon) – это химический элемент VIII группы периодической системы элементов Дмитрия Ивановича Менделеева с атомным номером 18 и атомной массой 39,948.

Он представляет из себя инертный одноатомный газ без цвета, вкуса и запаха, является третьим по распространённости химическим элементом в воздухе земной атмосферы после азота и кислорода.



Аргон – газ, состоящий из одноатомных молекул, температура плавления – $-189,3^{\circ}\text{C}$, кипения $-185,9^{\circ}\text{C}$. Аргон обладает свойством высокой инертности.

Одним из главных качеств аргона является способность к самовосполнению, так как его структура иницирует пустоты.

Это химически неактивный элемент и, соответственно, химических соединений не образует.

В таком состоянии аргон сохраняет инертность определённого атмосферного слоя Земли. То есть, аргон существует здесь в разряженном виде и поддерживает инертность среды.

Но среда не всегда была инертной. Раньше аргон обогащал воздух, атмосферу Земли, он вызывал у людей радостное состояние. Аргон, в насыщенной эфиром среде, делает поле целостным, энергия встраивается в структуры, отчего наступает ощущение радости и счастья.

Аргон очень долгое время оставался совершенно незамеченным людьми. И лишь относительно сравнительно недавно они поняли, что он вообще существует.

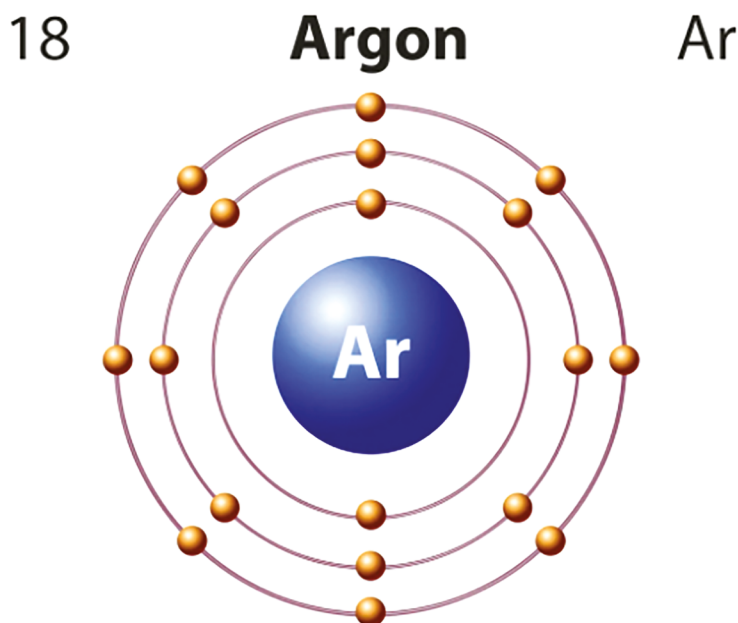
В 1785г английский физик и химик Г.Кавендиш обнаружил в воздухе какой-то новый газ, необыкновенно устойчивый химически. На долю этого воздуха приходилась примерно одна двухсотая часть воздуха.

Об этом опыте вспомнили лишь 107 лет спустя, когда Джон Уильям Стратт (лорд Рэлей) наткнулся на ту же примесь. Не найдя никаких объяснений, он обратился через журнал "Nature" к коллегам-естествоиспытателям с предложением подумать и поработать над этим.



Спустя два года Рэлей и У.Рамзай установили, что в воздухе действительно есть примесь неизвестного газа, более тяжелого, чем азот и крайне инертного химически.

Официально считается, что название элемента «аргон» происходит от греческого слова аргос, что означает неактивный. Это относится к устойчивости элемента к образованию химических связей.



Аргон окружает нас в достаточно серьёзных количествах.

Вы, наверное, удивитесь, услышав, что когда вы дышите, то вдыхаете и выдыхаете значительные количества аргона. Даже не замечая этого.

Главное «хранилище» земного аргона – атмосфера. Поскольку около 1,3% массы атмосферы Земли составляет аргон! Причем 99,6% атмосферного аргона – это самый тяжелый изотоп – аргон-40 (^{40}Ar). Так же науке известны легкие изотопы аргона: аргон-36 (^{36}Ar) и аргон-38 (^{38}Ar).

Аргон может присутствовать в трёх агрегатных состояниях:

- в жидком;
- в газообразном;
- в твёрдом виде.

Содержание аргона в земной коре в 14 раз больше, чем гелия, и в 57 раз больше, чем неона. Это значительно больше, чем содержание в воздухе всех остальных инертных газов вместе взятых.

Наличие большого объёма аргона в земной коре объясняется наличием его источника – радиоактивного изотопа калия-40 (^{40}K).

Благодаря радиоактивному распаду атомных ядер калия-40 (^{40}K), получается новый элемент – аргон.

Период полураспада ^{40}K достаточно велик – 1,3 млрд лет. Поэтому процесс образования ^{40}Ar в недрах Земли будет продолжаться еще долго.

Итак, весь или почти весь ^{40}Ar произошел на Земле от ^{40}K . Поэтому тяжелый изотоп и доминирует в земном аргоне.

Когда среда станет наполненной эфиром, изменится и конфигурация аргона – он приобретёт первоначальный вид. Тогда он выходит из инертного состояния и начинает запускать живые процессы.

На Земле сейчас этого нет, потому что в нынешней атмосфере ему не с чем соединяться. Раньше аргон соединялся с энергией Солнца, которая инициировалась эфирной волной. Аналогично, например, ведёт себя ртуть: в Космосе она активна, а на Земле пассивна.

В материи Вселенной аргон представлен еще обильнее, чем на нашей планете. Особенно много его в веществе горячих звезд и планетарных туманностей.

То, что понимается под химическим составом звёзд, указывает не на тот или иной набор элементов, а на уровень духовной энергии, когда одно и то же вещество может находиться в разных состояниях.



У 1-го поколения звёзд есть все энергии, а у 2-го и 3-го поколения только определённые энергии, из которых возникают определённые элементы. То есть, это сгустки духовной материи.

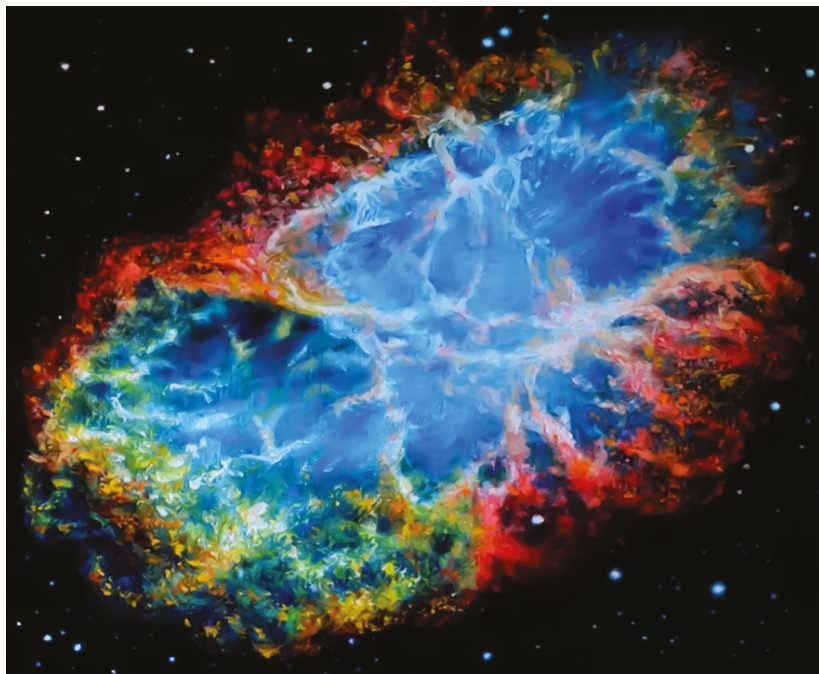
В космическом аргоне главенствуют лёгкие изотопы ^{36}Ar и ^{38}Ar . На это указывает масс-спектральный анализ аргона из метеоритов.

Откуда берутся ^{36}Ar и ^{38}Ar ?

Не исключено, что какая-то часть этих атомов реликтового происхождения, т.е. часть легкого аргона пришла в земную атмосферу из космоса при формировании нашей планеты и её атмосферы.

Аргон в Космосе будет соединяться с теми же элементами, что и на Земле, но будет другой эффект. Это связано с тем, что эфир в Космосе имеет другую составляющую.

Например, учёными исследуется Крабовидная туманность, так как это уникальная космическая лаборатория, которая позволит раскрыть многие тайны космоса.



Голубое сияние, наблюдаемое в Крабовидной туманности, происходит за счёт наличия в составе аргона, вступившего в химическое соединение с водородом, что само по себе является феноменом, так как аргон считается инертным газом.

Учёные считают, ионизированный аргон связанный с водородом – один из элементов, играющий огромную роль для понимания процесса появления всего живого.

Взрывы сверхновых звёзд создают огромную температуру и невероятное давление, достаточное для того, чтобы элементы звезды претерпевали то, что называется взрывным нуклеосинтезом: созданием более тяжелых элементов.

Нуклеосинтезом называется процесс преобразования одних химических элементов в другие, который происходит в ходе термоядерных реакций.

Суть этого процесса заключается в том, что атомы водорода преобразуются в атомы гелия. В ходе других реакций из гелия получается углерод, из углерода – неон и магний, из неона – аргон и кальций и т.д. – так из водорода образуется большое количество элементов. Это космическая алхимия, ядерный синтез, возникающий, как в ходе взрыва сверхновых звёзд, так и в реакциях, происходящих на солнце.

Аргон в Космосе придаёт ускорение многим процессам, так как работает на гелиотропных энергиях – энергиях солнца.

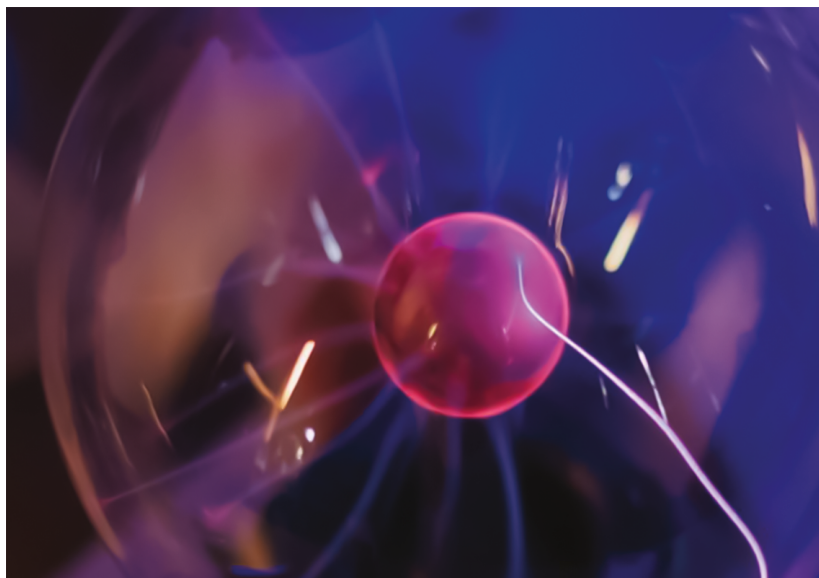
Раньше на гелиотропных газах делали реактивные двигатели, и благодаря этому была способность гиперпрыжка. Это было распространено повсеместно, использовался достаточно нехитрый

агрегат, который просто инициировал этот процесс, хотя скорости были разные.

Сейчас инертность среды поддерживается свойствами инертных газов. К аргону нужно присмотреться и исследовать его в различных живых средах (типа солнечной), тогда при эфирной наполненности можно прийти к хорошим результатам.

Исследовать надо то, что не находится в поле зрения, что не видно обычным глазом. Когда взята другая скорость Света, другие параметры, аргон в бесконечных пространствах ведёт себя по-другому, потому что у аргона всё в глубине.

Если говорить о применении аргона в настоящее время, то в промышленности много сфер его применения.



- В химических реакциях для вытеснения из вещества кислорода.

- Аргон формирует защитную среду при сварке, вытесняет воду и кислород в резервуарах для хранения продуктов.

- Аргоном наполняют колбы осветительных приборов – ламп накаливания. С ним приборы дольше и ярче светят. Применяют аргон и при изготовлении люминесцентных ламп.

- Аргоном заполняют стеклопакеты для окон, чтобы повысить их звуко- и теплоизоляцию.

- Аргон применяют и в медицине. С его помощью выполняют аргоновую коагуляцию, удаляют новообразования, останавливают кровотечения.

- В химической промышленности с использованием аргона получают сверхчистые вещества.

- С помощью аргона определяют историческое время археологических ископаемых в масштабе от сотен миллионов до десятков тысяч лет, когда углеродный метод работает уже неточно.

Перспектива использования аргона в ближайшее время:

- создание вечных двигателей;
- поддержание жидкокристаллических сред;
- сохранение аморфности определённых веществ;

- изменение формы и внутреннего состояния определённых веществ при смене агрегатных состояний;

- в медицине – это заживление ран крио способом и бесшовное сращивание тканей;

- очень быстрый рост растений;

- космические технологии, это относится ко всей аргонной группе;
- создание живых сред для выращивания определённых веществ.

