

Немного фантастики. Субатом водорода – новое состояние

Неволин В.К.

Водород первый и самый легкий элемент таблицы Д.И.Менделеева. Атомы водорода очень активные – легко присоединяются к другим элементам, не могут существовать свободно друг без друга. Например, два атома водорода, присоединяясь к атому кислорода, образуют молекулу воды, которая является основой жизни на земле. Таким образом, роль водорода велика. Обнаружились ещё более удивительные свойства атома водорода, находящегося в субатомном состоянии, о чем речь пойдет ниже, а именно, субатомы водорода могут достигать ядер других элементов и вступать с ними в ядерные реакции при обычных комнатных температурах. Это явление обнаружено в мире микроорганизмов и растений – им это нужно для развития и защиты.

Представьте себе жесткое виртуальное облако, которое образует «покоящийся» электрон, поступательная скорость которого равна нулю. Энергия образования этого облака ~500 кэВ. Это энергия электрона согласно формуле Эйнштейна. В этом облаке, как показывает теория, можно поместить протон (ион водорода). Это и есть субатом водорода. Это тяжелая частица по сравнению с электроном. В среднем такая система электрически нейтральна, однако за счет сверхпрочного электронного облака получается «тяжелый» электрон. Такая частица движется значительно медленнее, чем свободный электрон и может достаточно близко приближаться к ядрам других элементов за счет кулоновского притяжения разноименных зарядов. Отталкивающее электрическое поле от внешних ядер, которое проникает в электронное облако, в конечном счете, может выдавить протон из субатома водорода. Однако протон оказывается на значительно более близком расстоянии от внешнего ядра, чем, если бы он был просто свободным. Такой протон может преодолеть с некоторой вероятностью кулоновский барьер ядра и вступить с ним в реакцию. Такие реакции называют «холодными» ядерными реакциями в отличие от ядерных реакций, которые идут на солнце. Холодные ядерные реакции могут приходиться при комнатных температурах, например, при фотосинтезе растений или метаболизме микроорганизмов, иначе говоря, в биосистемах. Например, в клетках растений при их освещении светом начинаются процессы фотосинтеза, при этом из клеточной воды образуются свободные ионы водорода и электроны, если электроны слабо связаны со стенками клетки, то налетающие ионы водорода с некоторой вероятностью могут образовывать с ними субатомы водорода. При этом возникает «жесткое» ультрафиолетовое излучение. Субатомы водорода жизненно необходимы для защиты и развития растений – воспроизведения необходимых элементов путем холодной трансмутации ядер, одним из признаков которой является гамма-излучение. Как показывают эксперименты, результаты измерения дозы излучения растениями зависят от времени года и жизненного цикла, в котором находится растение. Оно может находиться в состоянии анабиоза. Жизненная

активность в этом случае будет минимальной, минимальным будет и гамма-излучение. В частности, измерения дневной дозы излучения мандаринового растения проводились в летний и осенний период. Нередко приходилось искусственно стимулировать активность растения минеральными добавками, что бы наблюдать излучение.

В целом можно констатировать, излучение растений в гамма – диапазоне и ультрафиолетовом диапазоне может являться средством коммуникации их с внешним миром, а стало быть, средством удаленного диагноза состояния растений.

Реакции с участием субатомов водорода могут также проходить и в технических системах, например, в теплогенераторах России. В этих генераторах порошок металлического никеля смешивается с порошком гидрида алюминия с литием (LiAlH_4). Этот порошок содержит значительное количество водорода на одну молекулу. При температурах смеси чуть более 1000°C начинается ядерная реакция, происходит повышенное тепловыделение и, в конечном счете, меняется изотопный состав никеля. Такую реакцию можно объяснить участием субатомов водорода в ядерных реакциях с никелем.

Заметим, что в других теориях с разными подходами подобные состояния водорода называются «гравитоний» или «нейтроний».

Таким образом, субатом водорода «извещает» о своем рождении излучением жесткого ультрафиолетового кванта. О потере субатома (его «гибели») мы узнаем по излучению гамма кванта тогда, когда субатом водорода вступает в ядерную реакцию. Автор глубоко убежден, что все живое, так или иначе, излучает в ультрафиолетовом и гамма - диапазоне. Это имеет значение для неинвазивной диагностики живой природы и, в частности, заболеваний человека. Более детально можно ознакомиться с описанием субатомов водорода в книге В.К.Неволина «Субатомы водорода в технических и биологических системах», изд. Техносфера, 2019.



Исследование гамма-излучения от «денежного» дерева

