

## ПОСЛЕДНЯЯ МЫСЛЯ ПРИХОДИТ ОПОСЛЯ,

Канарёв Ф.М.

Народная поговорка усиливает логичность идеи, отражённой в ней. Давно у меня не было такого. Сегодня спал непрерывно, не просыпаясь с 8 часов вечера до двух часов ночи. До этого максимальная длительность непрерывности сна не превышала 1,5-2,0 часа. Это давно не бывавший в жизни случай и я рад его проявлению.

В голове родились **НОВЫЕ НАУЧНЫЕ ИДЕИ** понятные своей реализацией. Сфотографировать облака и тучи, и описать процессы формирования молекул и кластеров воды в них.

И так начинаем анализ процессов формирования молекул и кластеров воды в различных облаках и тучах. На рис. 1, схема первой (заряженной) модели молекулы воды.

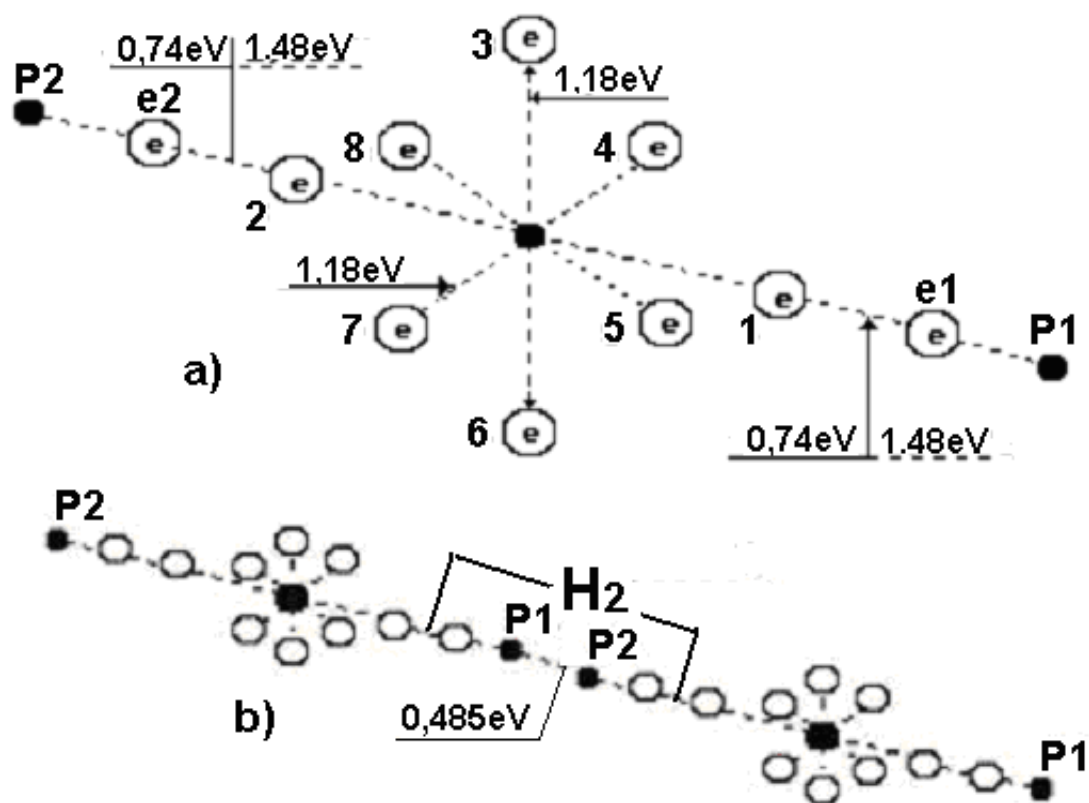


Рис. 1. Схема первой (заряженной) модели молекулы воды:  
а) линейная схема: 1,2,3,4,5,6,7,8 - номера электронов атома кислорода;  $P_1, P_2$  - ядра атомов водорода (протоны);  
 $e_1$  и  $e_2$  - номера электронов атомов водорода

Обратим внимание на то, что осевые протоны ядра атома кислорода (рис. 1, b) в молекуле воды отделены друг от друга кольцевыми и осевыми нейтронами. Поэтому при удалении из атома кислорода одного осевого электрона освободившиеся силовые линии магнитного поля осевого протона перераспределяются в цепочке протон - нейтрон-нейтрон - протон так,

что напряженность магнитного поля свободного осевого протона ослабнет, а напряженность магнитного поля второго осевого протона, взаимодействующего со вторым электроном, усилится, и энергия его ионизации увеличится до  $E_{i_2} = 35,116eV$ .

Описанное явление присуще, по-видимому, всем ядрам. Этот процесс назван процессом насыщения. Иначе нарушается равенство между электростатическими силами, сближающими электроны с протонами, и магнитными силами, ограничивающими это сближение в случаях, когда часть электронов покидает атом.

Структура атома водорода (рис. 1) в молекуле воды показывает, что, если этот атом соединится с первым осевым электроном атома кислорода своим единственным электроном, то протон окажется на поверхности молекулы и образует зону с положительным зарядом, который будет генерироваться протоном атома водорода.

Аналогичную зону сформирует и протон второго атома водорода, который соединяется со вторым осевым электроном атома кислорода (рис. 1). Отрицательно заряженную зону сформируют электроны атома кислорода, расположенные по кольцу вокруг оси атома кислорода.

Поскольку при охлаждении электроны излучают фотоны и приближаются к ядру атома, то шесть кольцевых электронов атома кислорода в молекуле воды (рис. 1), приближаясь к ядру атома, своим статическим полем удаляют осевые электроны от ядра. В этом случае расстояние между атомами водорода, расположенными на оси молекулы воды, увеличиваются. За счет этого увеличивается длина связи с соседними молекулами воды при её замерзании. С учетом этого мы отдаем предпочтение модели молекулы воды, показанной на рис. 1, и в дальнейшем будем использовать только эту модель.

Молекулы воды формируют кластеры различных форм. При определённых условиях и определённой температуре (в зимних облаках) шесть молекул воды присоединяются своими протонами атомов водорода к кольцевым электронам другой молекулы воды или атома кислорода. В результате образуется шести лучевая структура, которая с увеличением размера и усложнением формирует ажурную шести лучевую структуру – снежинку (рис. 2, с). Этот естественный процесс реализуется при строго определённых энергиях связи валентных электронов, которые зависят от энергий поглощаемых и излучаемых фотонов.

Обратим внимание на то, что кластеры воды формируются, прежде всего, протон - протонными связями, когда две её молекулы соединяются соосно. Если учесть, что размер протона на три порядка меньше размера электрона, то протон – протонная связь легче разрушается при механическом воздействии на такой кластер.

Второй вариант образования кластера – соединение осевого протона с кольцевым электроном. Это – протон – электронная связь. Её прочность тоже меньше прочности электрон - электронной связи, которую имеют молекулы азота и кислорода. Эти факты и проясняют текучесть воды.

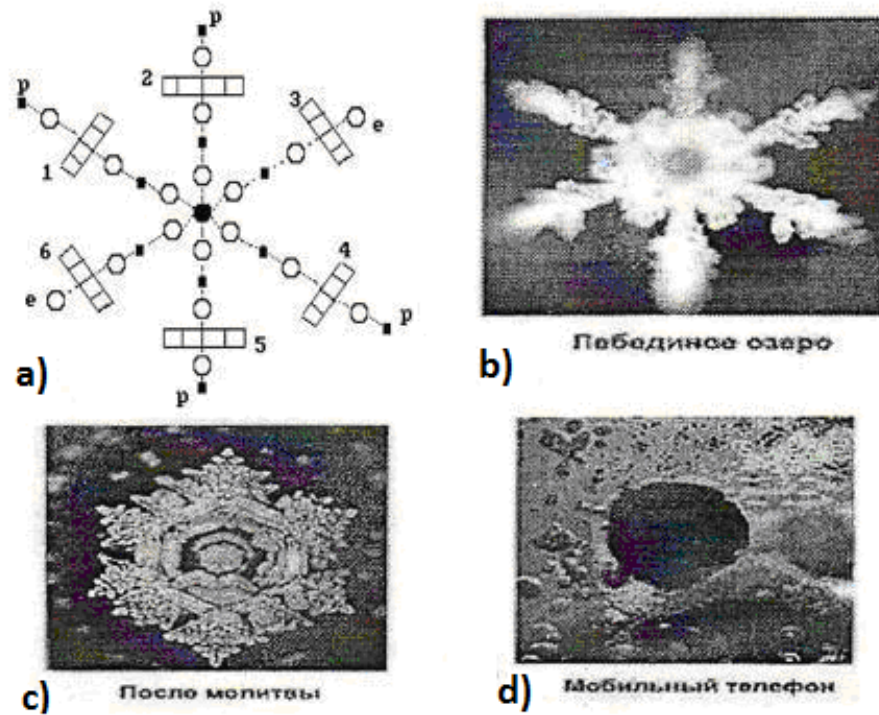


Рис. 2. Кластеры воды формируются: теоретически, музыкой Лебединого озера, молитвой, мобильным телефоном и так далее.

Молекулы воды формируют кластеры различных форм. При определённых условиях и определённой температуре (в зимних облаках) шесть молекул воды присоединяются своими протонами атомов водорода к кольцевым электронам другой молекулы воды или атома кислорода.

В результате образуется шестилучевая структура, которая с увеличением размера и усложнением формирует ажурную, шести лучевую **снежинку** (рис. 2).

Этот естественный процесс реализуется при строго определённых энергиях связи валентных электронов, которые зависят от энергий поглощаемых и излучаемых фотонов.

Известны экспериментальные факты, когда вода, облучаемая мелодией спокойной классической музыки, формирует симметричные шести лучевые структуры (рис. 2).

Такие же структуры формируются при облучении воды спокойным молитвенным голосом (рис. 2), при котором тело молящегося излучает такие фотоны, которые необходимы для формирования связей симметричных структур.

Не случайно поэтому, что такая вода, как это уже доказано, обладает лечебными свойствами.

Экспериментально установлено, что джазовая музыка и импульсы сигналов мобильных телефонов разрушают симметричные кластеры воды (рис. 2). Это обусловлено тем, что такая музыка инициирует окружающие предметы излучать фотоны с хаотически меняющимися энергиями. Поглощая такие фотоны, валентные электроны формируют бессимметричные кластеры.

Конечно, это веское доказательство вредного влияния джазовой музыки на здоровье человека, ведь большая часть массы его тела – вода.

Новая теория ставит перед нами такой вопрос: сколько же электронов в молекуле воды? Всегда ли первый и второй электроны атома кислорода остаются в своих ячейках при приближении к ним электронов атомов водорода?

У нас нет пока однозначного ответа на этот вопрос, и мы склонны полагать, что реализуются все возможные варианты. В одних случаях первый и второй (осевые) электроны атома кислорода отсутствуют в молекуле воды и их места занимают электроны атомов водорода. Но не исключено и присутствие этих электронов в молекуле воды, так как валентные электроны атомов, вступающих в связь, могут соединяться не только с протонами соседнего атома, но и с его валентными электронами.

С учетом этого структура молекулы воды может отличаться количеством электронов в ней, и возникает необходимость дать названия этим структурам.

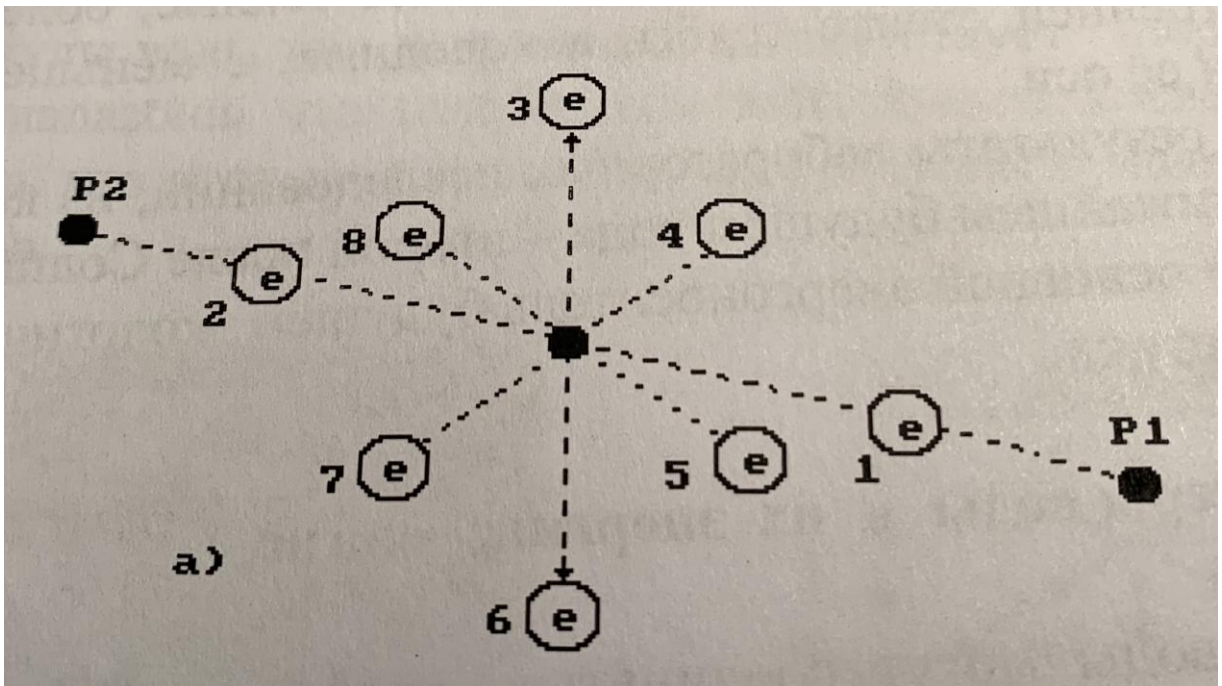


Рис. 3. Схема второй (разряженной) модели молекулы воды.

Когда спаренные электроны расположены только на одном конце оси атома кислорода (справа), то такую модель назовем третьей (рис. 3).

Главные различия между первой (рис. 1) и второй (рис. 2) моделями молекулы воды заключаются в том, что в ячейках первого и второго (осевых) электронов атома кислорода первой модели молекулы воды находятся по два спаренных электрона, а во второй модели молекулы воды в этих ячейках располагаются по одному электрону и поэтому у нас есть основания назвать их не спаренные электроны (рис. 3).

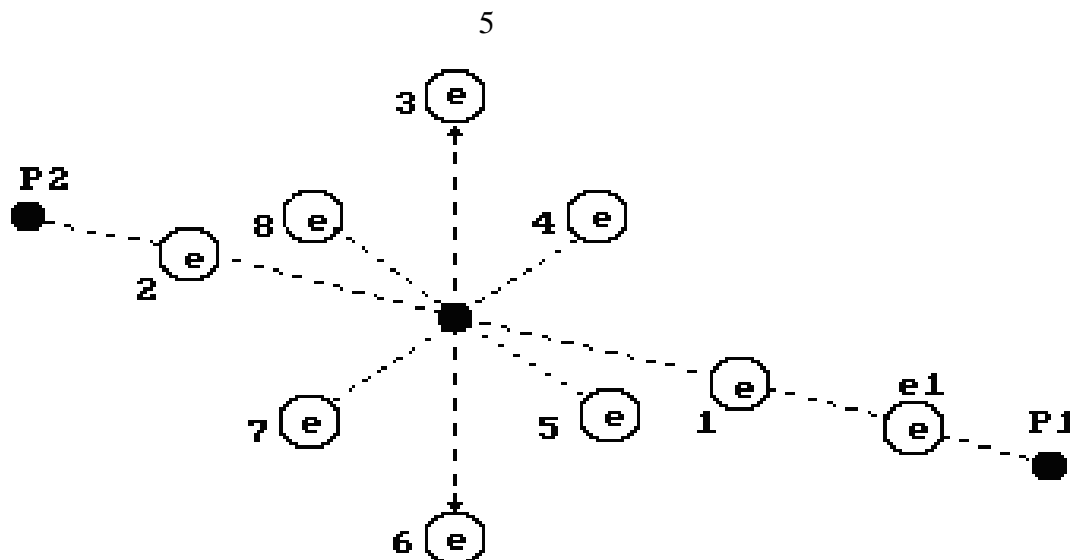


Рис. 4. Схема третьей (полужаряженной) модели молекулы воды.

Если гипотеза о разном количестве электронов в молекулах воды подтвердится, то этот факт окажется решающим при получении избыточной энергии при электролизе воды. Он определит причину положительных и отрицательных результатов многочисленных экспериментов, которые ставились для проверки факта существования дополнительной энергии при электролизе воды и при явлениях её кавитации.

Если вода содержит больше заряженных молекул, то эксперимент даст положительный результат. При большем количестве разряженных молекул результат будет отрицательный. Примерные расчеты показывают наличие разницы в массе одного литра заряженной и разряженной воды. Её можно зафиксировать современными измерительными приборами.

Факт разного количества электронов в молекуле воды имеет экспериментальное подтверждение. Оказалось, что при многократном проходе раствора щёлочи через плазмоэлектролитический реактор в растворе накапливается значительный электрический потенциал.

Отметим ещё один экспериментальный факт. Известно, что при вращении воды в трубе её тёплые молекулы оказываются у внутренней стенки трубы, холодные – ближе к оси трубы. Причина та же, что и при аналогичном распределении молекул воздуха. При охлаждении молекулы воды излучают фотоны и их масса становится меньше массы тёплых молекул.

В результате центробежная сила инерции прижимает теплые, более тяжёлые, молекулы к внутренней стенке трубы, а холодные, с меньшей массой, оказываются вблизи её оси.

Дальше мы приведём результаты лабораторных исследований, из которых явно следует, что в ближайшем будущем вода – второй после Солнца источник тепловой энергии и основной энергоноситель будущей экологически чистой водородной энергетики.

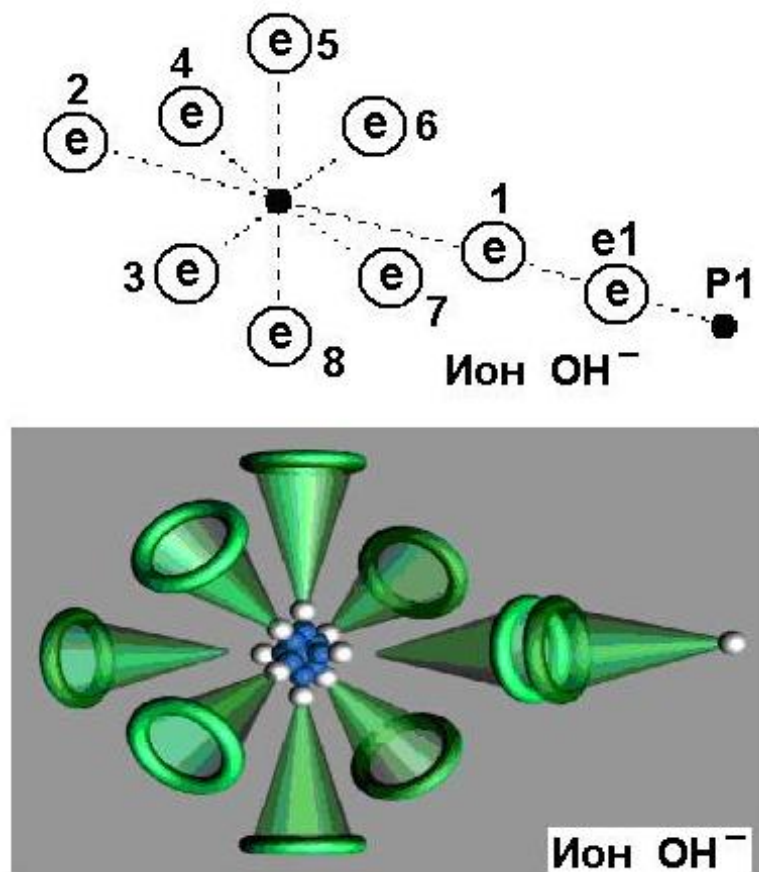


Рис. 5. Схема модели гидроксид-иона  $\text{OH}^-$

Известно, что вода может обладать щелочными или кислотными свойствами. Щелочные свойства формируются за счет увеличенного содержания в воде гидроксид-иона  $\text{OH}^-$ .

На рис. 5 представлена схема модели гидроксид-иона. На одном конце оси гидроксид-иона расположен электрон атома кислорода, а другой завершается протоном атома водорода. Таким образом, гидроксид-ион – идеальное звено электрической цепи. Под действием приложенного напряжения эти ионы формируют линейные кластеры с положительным и отрицательным знаками на концах. В результате импульс напряжения передаётся вдоль этого кластера.

Конечно, ток не течёт вдоль кластера. Он формируется благодаря тому, что ион гидроксид-иона, расположенный на конце кластера у анода отдаёт ему свой электрон, а протон атома водорода иона, расположенного у катода, получает электрон из катода.

**26.04.2021г. Канарёв Ф.М.**