

## ГАЛЬВАНИЧЕСКИЙ ЭЛЕМЕНТ

### Аннотация

*Многие из ученых представляют себе результат процессов как данность и не вникают в суть явлений. Пока ученые не осмыслят тот факт, что гипотезы и аксиомы превратили науку в тавтологию, удивительным является то, что при наличии догматизма ученые пришли к компьютерной технике и смартфонам. Без знания Атрисной физики невозможно постигнуть тонкий мир природы, следовательно, часть ученых, овладевшая тонким миром науки, скрывает результаты, оставляя человечество в неведении. Топорная информация о работе кислотного аккумулятора скрывает истину элементарных процессов. Дальнейшее развитие науки в русле стандартной модели физики ведет человечество к гибели. Свидетельств приближающегося конца бесконечно много - статьи автора «Глобальные и локальные циклы жизни Земли», «Конец календаря мая», «Климат и погода (аномалии в природе)». Только переход к новому знанию, которое специально скрывает группа ученых от человечества, даст возможность перейти в новый мир.*

### Содержание

Введение

1. Атрисная интерпретация работы гальванического элемента

2. Зарядка аккумулятора

Выводы

Термины

Литература

### Введение

Простейший медно - цинковый гальванический элемент Вольта (<https://ru.wikipedia.org>) состоит из двух пластин (электродов): цинковой (катода) и медной (анода), опущенных в электролит, представляющий собой водный раствор серной кислоты  $H_2SO_4$ . При растворении серной кислоты в воде происходит процесс электролитической диссоциации, т.е. часть молекул кислоты распадается на положительные ионы водорода  $H^+$  и отрицательные ионы кислотного остатка  $SO_4^{2-}$ . Одновременно происходит растворение цинкового электрода в серной кислоте. При растворении этого электрода положительные ионы цинка  $Zn^{2+}$  переходят в раствор и соединяются с отрицательными ионами  $SO_4^{2-}$  кислотного остатка, образуя нейтральные молекулы сернокислого цинка  $ZnSO_4$ . При этом на цинковом электроде будут скапливаться оставшиеся свободные электроны, вследствие чего этот электрод

приобретает отрицательный заряд. В электролите же образуется положительный заряд ввиду нейтрализации части отрицательных ионов  $SO_4^{2-}$ . Таким образом, в пограничном слое между цинковым электродом и электролитом возникает некоторая разность потенциалов и создается электрическое поле, которое препятствует дальнейшему переходу положительных ионов цинка в электролит; при этом растворение цинкового электрода прекращается. Медный электрод практически не растворяется в электролите и приобретает тот же положительный потенциал, что и электролит. Разность потенциалов медного  $Cu$  и цинкового  $Zn$  электродов при разомкнутой внешней цепи представляет собой ЭДС рассматриваемого гальванического элемента.

В настоящее время наиболее массовыми типами аккумуляторов являются свинцово - кислотные автомобильные батареи и тяговые щелочные железо - никелевые аккумуляторы. Кислотные аккумуляторы представляют собой сосуд, заполненный электролитом соответствующей плотности, т.е. раствором серной кислоты  $H_2SO_4$  в дистиллированной воде, в который погружен блок пластин из чистого свинца  $Pb$  и блок пластин из перекиси свинца  $PbO_2$ . Вследствие постоянно происходящей диссоциации молекул кислоты в электролите заряженного аккумулятора имеются ионы водорода  $H^+$  (катионы) и ионы кислотного остатка  $SO_4^{2-}$  (анионы). Если пластины аккумулятора замкнуть на некоторое сопротивление, то через него потечет ток. Отрицательно заряженные ионы  $SO_4^{2-}$  будут стремиться к пластинам из чистого свинца, заряженным положительно. Ионы водорода, имеющие положительный заряд, будут стремиться к отрицательным пластинам, содержащим двуокись свинца. Пластины из свинца принято называть отрицательными, а из двуокиси свинца – положительными. При разрядке кислотного аккумулятора происходят следующие химические реакции:

- у отрицательной пластины  $Pb^{2+} + SO_4^{2-} = PbSO_4$ ;
- у положительной пластины  $PbO_2 + H_2 + H_2SO_4 = PbSO_4 + 2H_2O$ .

## 1. Агрессивная интерпретация работы гальванического элемента

Пользователи называют свинцовый аккумулятор *кислотным*, однако, это не так. Процесс выделения энергии в аккумуляторе обусловлен работой атомов кислорода и водорода, которые образуются в процессе растворения воды в серной кислоте. Молекула воды распадается на атом кислорода и два атома водорода: атом кислорода размещается на поверхности кислотного остатка  $SO_4^{2-}$ . Атом водорода - над поверхностью иона водорода. У атома кислорода большое сродство с поверхностью электрода  $PbO_2$ .

Когда объединение кислотного остатка и атома кислорода в результате сродства близко друг к другу, кислород устанавливает силовую связь с поверхностью электрода  $PbO_2$  и располагается в секре вистры сполы в пульседе. В результате возникновения силового взаимодействия между поверхностью электрода  $PbO_2$  и

кислорода, выделяется энергия, величина которой больше энергии, необходимой для первичной ионизации, в 2 раза. После этого выделяется избыточная энергия, которая остается в ядре атома кислорода: половина этой энергии идет на синтез эпостриса для *первичной ионизации*, вторая – для *вторичной ионизации* этого же атома кислорода. Синтезируемые эпострисы первичной ионизации мгновенно синтезируют две эфаны Ариадны, которые направлены вдоль электрода до контактов, по проводнику достигают второго электрода, далее по второму электроду проходят до электролита и через него достигают полюсов ядер атомов, их синтезирующих.

Эфана Ариадны вынуждает эпострисы синтезировать главные и производные пострино, как при первичной ионизации. Электрические серии эпостриса в результате пульсаций движутся к полюсу ядра атома и выходят за пределы полюса, что приводит к синтезу голограммы эпостриса с последующей материализацией. Возникает вторичный синтез главного пострино. При обратном направлении движения пульсаций первые электрические серии эпостриса выходят за пределы вистр секры пульседа. Это создает голограмму и приводит к синтезу электрических серий эпостриса. Вторичным ионом синтезируется производное пострино.

Главные пострино приводят к вторичной ионизации атома кислорода. Вторичная ионизация происходит следующим образом: вистра биртрона электрона атома кислорода устанавливает силовую связь с центром первого главного пострино и сокращается. Электрон выпрыгивает из ядра атома кислорода и размещается вдоль эфаны Ариадны, на которой расположены главные пострино с электронами. Система главного пострино с электроном приходит в движение вдоль эфан Ариадны. Электроны на главных пострино подходят к поверхности второго электрода.

Как только образовались два электрона тока, силовая связь между ионами водорода и атомами водорода разрывается и у поверхности второго электрода выделяется водород.

В промежутке между электродами перемещение главных пострино становится невозможным. Электроны тока размещаются в ядре атома поверхности свинца. Главные пострино продолжают свое движение к поверхности первого электрода. Между главными пострино и атомом свинца возникает силовое напряжение. Синтезируется отрицательное электричество. Силовая связь между поверхностью электрода и атомом свинца теряется. Со стороны электролита подходит производное пострино, которое отрывает атомы свинца от поверхности электрода и по эфане Ариадны перемещает их к поверхности первого электрода. Атом свинца осаждается на поверхность первого электрода и возвращает заряды атомам кислорода.

К поверхности свинцового электрода по электроцепи от электрода  $PbO_2$  подходят электроны. От электрода отделяется атом свинца, и главное пострино стремится его транспортировать по эфане Ариадны к электроду  $PbO_2$ . Но энергии у главного пострино не хватает и происходит его аннигиляция. Силовое действие на молекулы свинца проводит к синтезу отрицательного электрического поля.

Со стороны электрода  $PbO_2$  по эфоне Ариадны подходят производные пострино, которые устанавливают силовую связь с ионами свинца и транспортируют его до электрода  $PbO_2$ . Происходит наращивание электрода  $PbO_2$ . После этого водород, находящийся на поверхности электрода в составе иона водорода, уходит в окружающую среду.

Следует отметить, что в момент растворения воды в серной кислоте размеры атомов кислорода равны радиусам атомов кислорода в кислотном остатке. Энергия водорода воды больше энергии атомов ионов водорода. Поэтому в момент заливки воды в аккумулятор, атомы водорода молекул воды сбрасывают энергию в электролит, который в результате нагревается.

Цикл завершается.

## 2. Зарядка аккумулятора

При прохождении тока в обратном направлении, от внешнего источника ЭДС через пластины кислотного аккумулятора от поверхности свинцовой пластины  $PbO_2$  стремятся уйти электроны тока. Без транспортирующих атомов процесс становится невозможным. Электрон «садится» на поверхность атома свинца электрода  $PbO_2$  и под действием производных пострино начинает свое движение к поверхности свинцовой пластины. Как только началось движение атомов свинца к поверхности свинцовой пластины  $PbO_2$ , кислород теряет связь с поверхностью электрода  $PbO_2$  и удаляется в окружающую среду без изменений. Процесс восстановления пластины кислотного аккумулятора завершен.

### Выводы

Атрисная физика дала возможность получить открытия протекания элементарных процессов при генерировании электродвижущей силы элементом Вольта и аккумуляторами. Установлено, что электроны ионов из электролита не принимают участия в цепи нагрузки. Электроны ионов не идут дальше поверхностного слоя электродов. Ток в цепи возникает в результате ионизации атомов поверхностного слоя электродов при получении избыточной энергии от ионов электролита. Ионизация атомов возникает в результате сброса энергии и возникновения электрических серий в секре спола пульседа ядра атома. Электрические серии (эпострис) распределяются вдоль всей секры спола в пульседе, заполняя все пространство.

### Термины

**Билтон** - набор рейкисов в виде кольца, являющихся продолжением вистр наружных серий яритиса.

**Вистра** - составная неделимая частица систем управления и памяти материальных и духовных объектов, имеющая энергию равную энергии кванту действия. Вистра состоит из  $1,84 \cdot 10^{33}$  серий, в каждую из которых входит  $1,84 \cdot 10^{33}$  квантонов. Крайние серии вистр выходят из полюса под углом  $12^{\circ}00''$ .

**Витра** - частичка с энергией, равной кванту действия, синтезируемая одновременно с физической основой фотона и сопровождающая его на всем пути движения. В состав серий витры входит количество квантонов равное атрисному нормированию. Витра управляет движением фотона и содержит информацию об объекте, который породил фотон.

**Главное пострино** – пострино, синтезируемое эпострисом, которое располагается симметрично ему и сразу же увеличивает размер серий до комптоновской длины волны.

**Производное пострино** – синтезируется в результате подсоединения энергии пострино к сериям спола первым рядом квантонов спола. У главного пострино задача доставить электрон после излучения к ядру того же атома, а производных пострино обеспечить перемещение электрона в промежутках, в которых отсутствует возможность перемещения их на главном пострино.

**Пульсэд** – физическая основа нейтрона (всех нуклонов ядер атомов), имеющая вид диска, который состоит у нейтрона из 3600 атринов, расположенных в одной плоскости и имеющих один общий полюс. Пульсэд состоит из 1800 ниртонов, которые образуют 900 квадронов.

**Эпострис** – в момент синтеза эпостриса синтезируется кольцевая эфана Ариадны, которая выходит из полюса ядра атома симметрично эпострису и оканчивается в первом ряду квантонов эпостриса. Эфана Ариадны – ситуационная кольцевая эфана, замыкающая цепь тока источника ЭДС. Она синтезируется атомом, который получил избыточную энергию накануне возможной его ионизации.

**Эфана Ариадны** - ситуационная кольцевая эфана, замыкающая цепь тока источника ЭДС. Она синтезируется атомом, который получил избыточную энергию накануне возможной его ионизации.

## Литература

1. Поляков С.П. «Атрисное строение материи», М.: Международный гуманитарный фонд «Знание».-1999, Т.1., 183 с. илл.
2. Поляков С.П. Атрисна фізика електрона: Частина 1.- Черкаси: ЧДТУ. 2006.- 55 с., іл.
3. Поляков С.П. Атрисная структура кристаллов, М.: Информ-Знание, 2007.- 191с., илл.
4. Сайт: [atrisov.narod.ru](http://atrisov.narod.ru), [razum-cosmos.narod.ru](http://razum-cosmos.narod.ru).

Доктор технических наук, профессор *Поляков Святослав Петрович*

18002, г. Черкассы, бульв. Шевченко, 245, кв.5, моб. тел. 068 98 76 483

E-mail: Diyistra@gmail.com