

*Гурков А.В.,  
генеральный директор ООО «ПОРЕЧЬ»  
Научная организация ООО «ПОРЕЧЬ»  
Коды ОКВЭД – 74.90., 72.19., ИНН 6166059539  
Россия, г. Ростов-на-Дону*

## **ПОРЕЧЬ-МОЛЕКУЛЯРНАЯ ТЕОРИЯ. ЧАСТЬ 1.**

***Аннотация:** В этой статье при помощи новой научной теории, поречь-молекулярной теории, показывается и доказывается, что вечный двигатель второго рода существует, объясняется принцип его работы, описываются опыты и эксперименты, которые привели к созданию вечного двигателя второго рода, которые привели к написанию, созданию поречь-молекулярной теории. Поречь-молекулярная теория является альтернативой молекулярно-кинетической теории, она с другой точки зрения объясняет те или иные термодинамические процессы, может объяснить некоторые термодинамические явления, которые необъяснимы, если использовать для понимания только лишь молекулярно-кинетическую теорию. Поречь-молекулярная теория не отрицает всеобщие законы природы, она просто их по-другому объясняет.*

***Ключевые слова:** межмолекулярные фотоны, молекулярная двойка, относительная плотность, относительное давление, поречь, двигатель САЛ.*

***Annotation:** In this article, with the help of a new scientific theory, the porech-molecular theory, it is shown and proved that the perpetual motion machine of the second kind exists, explains the principle of its operation, describes the experiments and experiments that led to the creation of the perpetual motion machine of the second kind, which led to the writing, creation of the porech-molecular theory. The porech-molecular theory is an alternative to the molecular-kinetic theory, it explains*

*certain thermodynamic processes from a different point of view, it can explain some thermodynamic phenomena that are inexplicable if only the molecular-kinetic theory is used for understanding. The porech-molecular theory does not deny the universal laws of nature, it simply explains them in a different way.*

**Keywords:** *intermolecular photons, molecular deuce, relative density, relative pressure, porech, SAL engine.*

## **Введение**

Великий учёный Альберт Эйнштейн писал: «Теория производит тем большее впечатление, чем проще ее предпосылки, чем разнообразнее предметы, которые она связывает, и чем шире область ее применения. Отсюда глубокое впечатление, которое произвела на меня классическая термодинамика. Это единственная теория общего содержания, относительно которой я убежден, что в рамках применимости ее основных понятий она никогда не будет опровергнута» [1, с. 271]. Людям свойственно ошибаться, в том числе и великим учёным. В этой статье будем опровергать молекулярно-кинетическую теорию, а вместо неё преподнесём поречь-молекулярную теорию, базирующейся на всеобщих законах природы. «Недостаточная термодинамическая грамотность проявляется в нечеткости определений, терминов и понятий, приводит к путанице в выводах и рекомендациях и, как следствие, к тиражированию предложений, представляющих в конечном итоге вечные двигатели второго рода.» [2, с. 147].

Человеку проще что-то сделать, если он не знал, что это невозможно; именно поэтому поречь-молекулярная теория написана «недостаточно термодинамически грамотным» человеком без научного звания и научной степени, но с высшим техническим образованием, поэтому статья написана в научном журнале, о котором великие учёные даже не слышали, поэтому об этой статье узнают только через двадцать лет, может раньше или позже, но

обязательно узнают, потому что в ней истина, поэтому и только поэтому создан вечный двигатель второго рода.

## Поречь-молекулярная теория

### Некоторые новые используемые в теории термины и понятия

Молекулярная двойка – две идентичные молекулы газа, между которыми циркулируют фотоны, межмолекулярные фотоны.

Межмолекулярные фотоны – фотоны, кванты электромагнитной энергии, постоянно циркулирующие со скоростью света в пределах молекулярной двойки.

Количество межмолекулярных фотонов молекулярной двойки газа при критическом давлении и критической плотности равно 2.

Поречь – безразмерная физическая величина, определяющая количество межмолекулярных фотонов молекулярной двойки по формуле  $2 \cdot \ln(\gamma)$ , где  $\gamma$  – поречь. Чем меньше поречь, тем больше межмолекулярных фотонов, чем больше поречь, тем меньше межмолекулярных фотонов, при  $\gamma=1$  количество межмолекулярных фотонов равно 2.

Поречь – безразмерная физическая величина, прямо пропорциональная относительной плотности и обратно пропорциональная относительному давлению  $\gamma = \rho' / \rho_c$ .

Относительное давление газа,  $\rho_c$  – давление, измеренное относительно критического давления, безразмерная физическая величина.

Относительная плотность газа  $\rho'$  – плотность, измеренная относительно критической плотности, безразмерная физическая величина.

Охальная жидкость – жидкость, состоящая из молекулярных двоек, в пределах которых циркулируют фотоны, в среднем от одного до двух, при этом все молекулы задействованы в молекулярных двойках. Можно сказать,

что это, например, жидкая углекислота в полностью заправленном баллоне при температуре 25°C.

Двигатель САЛ – вечный двигатель второго рода.

## ПЕРВЫЙ РАЗДЕЛ

За модель в этой теории принята молекулярная двойка - это две идентичные, взаимодействующие между собой молекулы. Взаимодействие происходит при помощи фотонов, одна молекула излучает фотон в сторону другой молекулы, другая молекула поглощает его и излучает в сторону другой, но не обязательно в ту же самую молекулу, и так до бесконечности, если не происходит никаких изменений, эти фотоны могут циркулировать между двумя взаимодействующими молекулами бесконечно долго.

Можно сказать, что все тела состоят из молекул. Также можно сказать, что эти молекулы могут быть задействованы в молекулярных двойках. В газах все молекулы задействованы в молекулярных двойках. В насыщенном паре – все молекулы задействованы в молекулярных двойках. В охальной жидкости – все молекулы задействованы в молекулярных двойках. В жидкостях – не все. В твёрдом теле - нет молекулярных двоек.

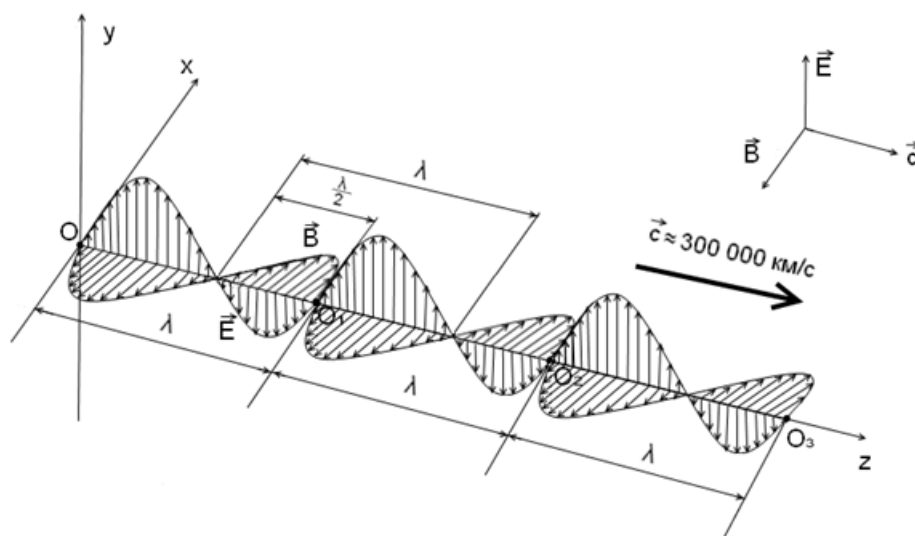
Фотон не обладает массой, но молекулярная двойка, имеющая в своём составе один фотон, будет легче такой же молекулярной двойки, но имеющей в своём составе два фотона на величину  $\Delta M$ , где

$$\Delta M = E_f / c^2 \quad (1)$$

$E_f$  - это энергия фотона,  $c$  – скорость света.

Фотон обладает дуализмом свойств, это и корпускула и электромагнитная волна одновременно. Если в молекулярной двойке циркулирует такая корпускула, следовательно, она бьёт по молекулам, разъединяя их, если циркулируют две корпускулы, значит биение будет в два

раза сильнее, сильнее будет сила отталкивания или сила разъединения этих молекул.



*Рисунок 1. Электромагнитная волна*

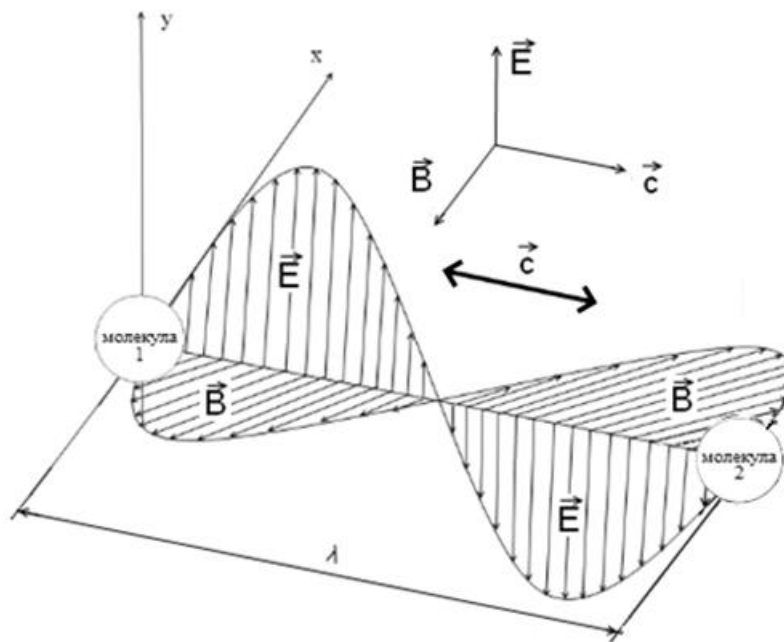
Как известно, электромагнитная волна представляет собой процесс последовательного, взаимосвязанного изменения векторов напряженности электрического  $\vec{E}$  и магнитного  $\vec{B}$  полей, направленных перпендикулярно лучу распространения волны  $\vec{c}$  ( $\vec{c}$  – скорость света), при котором изменение электрического поля  $\vec{E}$  вызывает изменение магнитного поля  $\vec{B}$ , которое, в свою очередь, вызывает изменение электрического поля  $\vec{E}$  и т.д.

На рисунке 1 представлена электромагнитная волна, здесь  $\lambda$  - это длина волны. Точка  $O$  находится на расстоянии  $\lambda$  от точки  $O_1$ , а также на расстоянии  $2\lambda$  от точки  $O_2$ . Как видно из рисунка, в этих точках, а также в точках  $O_3$  и т.д., происходит сжатие электромагнитной волны до размера самих этих точек. Т.е. **в таких точках, как  $O_1$ ,  $O_2$ ,  $O_3$  и т.д., электромагнитная волна представляет собой точку**. Также электромагнитная волна представляет собой точку на расстоянии  $\lambda/2$  от точек  $O_1$ ,  $O_2$ ,  $O_3$  и т.д., но в этих точках волна будет находиться в противофазе, со сдвигом по фазе  $180^\circ$ . Все эти точки с «противофазой» также будут находиться на расстоянии  $\lambda$  друг от друга.

Ни для кого не секрет, что одна молекула представляет собой очень маленькое вещество, приблизительно, размером с точку. Очевидно, что такое маленькое

вещество может поглотить электромагнитную волну только в том случае, когда она представляет собой точку и тогда, и только тогда, когда эта точка электромагнитная попадает в точку молекулярную. Должна возникнуть ситуация «точь в точь», если так можно выразиться. Из этого можно сделать предположение, что две взаимодействующие молекулы могут находиться на расстоянии друг от друга равном  $\lambda$ , находясь на другом расстоянии, молекула просто не сможет поглотить фотон, т.к. электромагнитная волна будет размыта.

Рассмотрим молекулярную двойку с расстоянием между молекулами  $\lambda$  (рис.2).



*Рисунок 2. Молекулярная двойка*

Молекула 1 находится на неизменном расстоянии от молекулы 2, равном  $\lambda$ . Между этими молекулами, как между зеркалами циркулирует фотон с энергией  $h \cdot \nu$ , отражаясь то от одной то от другой молекулы с частотой  $\nu = c/\lambda$ , эти молекулы идентичны, в отличие от зеркалов они могут отражать фотоны строго определённой частоты. Этих фотонов может быть несколько,

например, в газах около четырёх фотонов. Фотоны бьют по молекулам, разъединяя их, но расстояние между молекулами молекулярной двойки остаётся неизменным, т.к. молекулярная двойка находится в газовой массе и одна молекула может быть заменена другой идентичной молекулой, так что среднее число межмолекулярных фотонов на молекулярную двойку остаётся неизменным.

Если молекулярная двойка имеет четыре межмолекулярных фотона, то для простоты восприятия на схемах, для простоты изображения, эти четыре фотона размещены между двумя молекулами. На самом деле одна молекула отражает фотоны в разные стороны, каждый отраженный фотон находит свою молекулу на расстоянии  $\lambda$ . Главное, что молекулярных двоек в два раза меньше молекул, из которых состоит газ, а на каждую молекулу приходится по два фотона, т.к. одна молекулярная двойка в нашем примере имеет четыре межмолекулярных фотона.

Молекулы притягиваются друг к другу. Если между ними нет межмолекулярных фотонов, то молекулы притягиваются друг к другу, образуя твёрдое тело. Межмолекулярные фотоны разъединяют молекулы с силой  $F_{\text{ох}}$ . Если число межмолекулярных фотонов больше двух то молекулы становятся насыщенным паром, газом.

Если число межмолекулярных фотонов ровно 2, если на одну молекулу приходится по одному фотону, то молекулы отталкиваются друг от друга с силой  $F$  критическая,  $F_{\text{кр}} = E_{\text{ф}}/\lambda$ . Молекулярная двойка при этом находится в теле, имеющем критическую плотность  $\rho_{\text{кр}}$  и критическое давление  $P_{\text{кр}}$ . Поречь при этом равна 1,  $\beta=1$ .

Слово поречь произошло от Поречьё – посёлок в Мартыновском районе Ростовской области, где начинала писаться теория; с английским словом «каша» поречь не имеет ничего общего.

Т.к. каждый из фотонов обладает энергией, равной

$$E_{\text{ф}}=h \cdot \nu \quad (2)$$

здесь  $h$  – постоянная Планка, равная  $6,62 \cdot 10^{-34}$  Дж·сек,

$\nu$  – частота света, частота фотона,

то можно считать, что между молекулами молекулярной двойки существует межмолекулярная энергия, равная энергиям фотонов.

$E_{мм} = \zeta \cdot E_{ф} = \zeta \cdot h \cdot \nu = \zeta \cdot h \cdot c / \lambda$  (3), где  $\zeta$  – среднее число межмолекулярных фотонов, вычисляемое по формуле  $\zeta = 2 - \ln(\gamma)$

На рисунке 3 показана зависимость силы отталкивания  $F_{ох}$  молекул молекулярной двойки от поречи, от среднего числа межмолекулярных фотонов, вычисляемого по формуле  $\zeta = 2 - \ln(\gamma)$ . На графике видно – чем меньше поречь, тем больше число межмолекулярных фотонов, тем больше сила отталкивания  $F_{ох}$  молекул молекулярной двойки.

$$F_{ох} = E_{ф} / (\lambda \cdot \gamma) = F_{кр} / \gamma$$

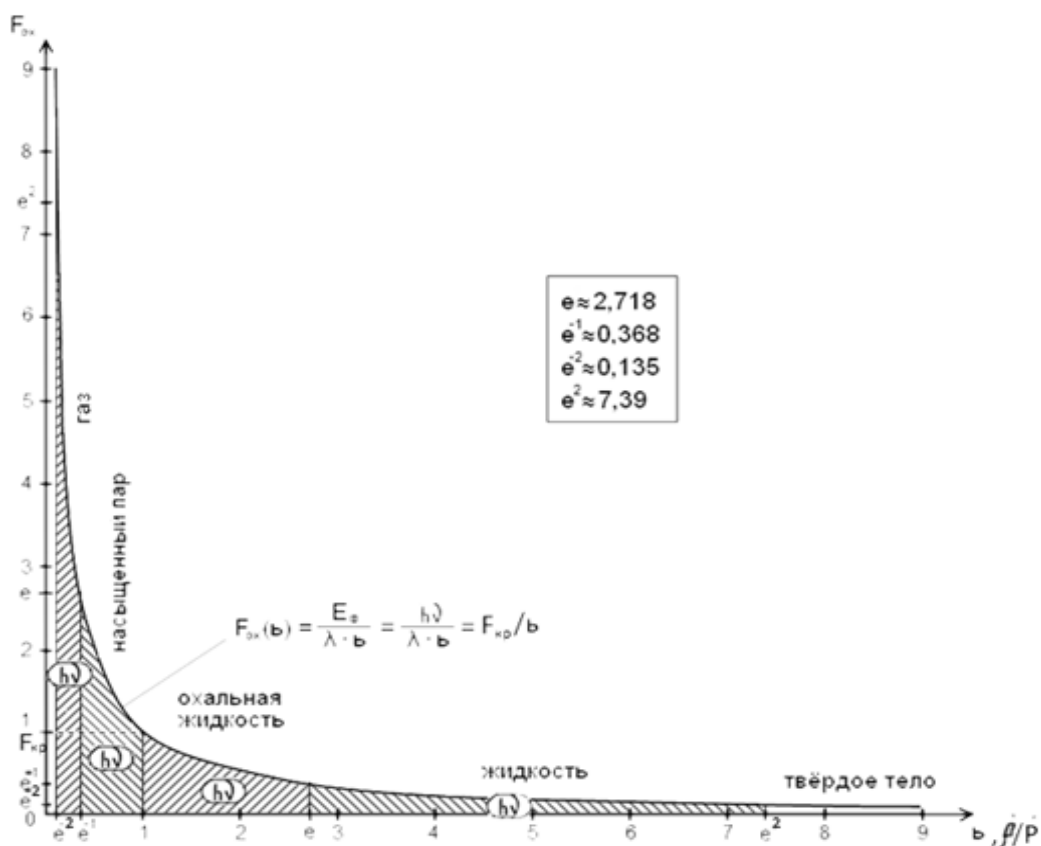
При поречи равной 1,  $\gamma=1$ , число межмолекулярных фотонов равно 2,  $F_{ох} = F_{кр}$ .

При поречи от  $e^{-2}$  до  $e^{-1}$  число межмолекулярных фотонов молекулярной двойки в среднем от 3 до 4 шт,  $3 < \zeta < 4$ , это характерно для газа. Для газа число фотонов на одну молекулу от 1,5 до 2 шт. Сила отталкивания молекул максимальна.

При поречи от  $e^{-1}$  до 1 число межмолекулярных фотонов молекулярной двойки в среднем от 2 до 3 шт,  $2 < \zeta < 3$ , это характерно для насыщенного пара. Для насыщенного пара число фотонов на одну молекулу от 1 до 1,5 шт.

При поречи от 1 до  $e$  число межмолекулярных фотонов молекулярной двойки в среднем от 1 до 2 шт,  $1 < \zeta < 2$ , это характерно для охальной жидкости. Охальная жидкость отличается от обычной жидкости тем, что у неё все молекулы задействованы в молекулярных двойках и охальная жидкость в отличие от обычной жидкости сжимаема, обычная жидкость не поддаётся сжатию. Для охальной жидкости можно высчитать поречь по формуле  $\gamma = \rho / \rho'$ .





**Рисунок 3. График зависимости силы отталкивания  $F_{ox}$  от поречи**

При поречи от  $e$  до  $e^2$  число межмолекулярных фотонов молекулярной двойки равно единице,  $\zeta = 1$ , при этом большое количество молекул жидкости не задействовано в молекулярных двойках,  $\zeta = 0$ . При этом именно межмолекулярные фотоны делают жидкость подвижной. Для жидкости поречь не может быть высчитана по формуле  $b = \rho / \dot{P}$ .

В твёрдом теле нет молекул, которые были бы задействованы в молекулярных двойках. Твёрдое тело имеет внутреннюю тепловую энергию, оно может быть теплее или холоднее. Внутренняя тепловая энергия твёрдого тела также представлена фотонами, но в отличие от межмолекулярных фотонов, эти фотоны ничем не удерживаются. Они могут покидать твёрдое тело, и мы ощущаем теплоту. Они могут проникать в твёрдое тело, и мы ощущаем холод, ощущаем, к примеру, что это тело более холодное чем наша рука, которой мы его трогаем.

### Литература:

1. Эйнштейн А. Собрание научных трудов: в 4 т. / А. Эйнштейн. — М.: Наука, 1967. — Т. 4. — 271 с.
2. Ерофеев В.Л., Жуков В.А., Пряхин А.С. НЕТОЧНОСТЬ ТЕРМОДИНАМИЧЕСКИХ ОПРЕДЕЛЕНИЙ И ТЕРМИНОВ — ПУТЬ К ВЕЧНОМУ ДВИГАТЕЛЮ ВТОРОГО РОДА // Вестник Государственного университета морского и речного флота имени адмирала С. О. Макарова. — 2016. — № 6 (40). — 147 с.