

НЕКОТОРЫЕ ПРОБЛЕМЫ РЕЛЯТИВИСТСКОЙ ТЕРМОДИНАМИКИ

Э. В. Вейцман*

*Научно-производственное предприятие «Технолазер»
121108, Москва, Россия*

Поступила в редакцию 28 июня 2006 г.

Получены релятивистские уравнения состояния для идеальных и реальных газов, а также для различного рода межфазных областей раздела. С помощью этих зависимостей были устранины некоторые противоречия, имеющие место в релятивистской термодинамике, основанной на базе Специальной теории относительности. В частности, было показано, что при стремлении скорости изучаемого объекта к скорости света в вакууме, температура системы будет меняться согласно Отту, т. е. по закону $T = T_0 / \sqrt{1 - v^2/c^2}$. Были также получены релятивистские зависимости для тепло- и массопереноса, для закона Ома и для вязкого течения жидкости.

PACS: 03.30.+p

1. ВВЕДЕНИЕ

Основы релятивистской термодинамики были в 1909 г. сформулированы Планком [1]. Согласно им ее первое и второе начала сохраняют свой вид при любых скоростях изучаемой системы (естественно, в инерциальной системе координат), т. е.

$$dQ = dU - dA, \quad (1)$$

$$dS = dQ/T, \quad S = S_0, \quad (2)$$

$$T = T_0 \sqrt{1 - \beta^2}, \quad \beta = v/c, \quad (3)$$

$$p = p_0, \quad (4)$$

$$V = V_0 \sqrt{1 - \beta^2}, \quad (5)$$

где Q — тепло, введенное в изучаемую систему или выведенное из нее (Дж), U — внутренняя энергия системы (Дж), A — работа, произведенная системой или же произведенная над системой (Дж), S — энтропия движущегося объекта, S_0 — энтропия объекта, находящегося в покое (здесь и ниже индекс «0» означает, что величина относится к объекту, находящемуся в покое в данной системе координат), $p(p_0)$ — давление, $T(T_0)$ — абсолютная температура, $V(V_0)$ — объем,

$$dA = -pdV + \mathbf{v} \cdot d\mathbf{G}, \quad (6)$$

*E-mail: ev-veitsman@mail.ru

\mathbf{G} — импульс:

$$\mathbf{G} = \mathbf{v}(U_0 + p_0 V_0) / c^2 \sqrt{1 - \beta^2}, \quad (7)$$

вектор \mathbf{G} и

$$\frac{i}{c}(U + pV) \quad (8)$$

образуют 4-вектор энергии-импульса, который имеет инвариантную длину, равную

$$\frac{i}{c}(U_0 + p_0 V_0). \quad (9)$$

Согласно Планку, уравнение состояния для идеального газа не должно менять свою структуру при $\mathbf{v} \rightarrow \mathbf{c}$, т. е. для одного моля вещества,

$$pV = RT, \quad p_0 V_0 = R_0 T_0, \quad (10)$$

где R [Дж/(моль·град)] — газовая постоянная.

Как видно из изложенного выше, вопросы релятивистской термодинамики Планк пытался разрешить в рамках Специальной теории относительности (СТО). Оно, впрочем, и понятно, поскольку Общая теория относительности (ОТО) появилась на свет только в 1916 г.

Противоречия в релятивистской термодинамике начались уже в 1911 г., когда Лауз предположил, что в зависимости от обстоятельств температура изучаемого объекта может меняться при релятивистских

условиях не одним единственным образом [2]. Как следствие подобного утверждения, появился ряд работ (например, [3–11]), авторы которых стали теоретически исследовать в рамках СТО вопросы релятивистской термодинамики, рассматривая преобразования температуры, а также и других термодинамических параметров, не в соответствии с приведенными выше зависимостями (1)–(5). Тут, в первую очередь, следует отметить работы [3–5, 7, 10].

Согласно Отту [3],

$$T = T_0 / \sqrt{1 - \beta^2} \quad (11)$$

и, следовательно,

$$Q = Q_0 / \sqrt{1 - \beta^2}. \quad (12)$$

Здесь (7) и (8) также образуют 4-вектор энергии-импульса, равный (9).

В свою очередь, авторы [4, 5, 7, 10] считают, что температура T не должна меняться при изменении скорости движения тела, т. е.

$$T = T_0. \quad (13)$$

Базаров [7], обосновывая данную точку зрения, приводит, в частности, следующий довод. Пусть имеется некий объект, движущийся со скоростью $v \rightarrow c$, пусть также имеется спиртовой термометр, измеряющий температуру исследуемого объекта. Если спиртовой столбик параллелен \mathbf{v} , то его длина в инерциальной системе координат, где он не находится в состоянии покоя, с точки зрения постороннего наблюдателя, будет равной

$$l = l_0(1 - \beta^2)^{1/2}, \quad (14)$$

но если спиртовой столбик перпендикулярен к \mathbf{v} , то его длина в указанной выше системе координат и с точки зрения внешнего наблюдателя будет уже равной l_0 . Но, по мнению Базарова, температура не может быть зависимой от ориентации скорости движения объекта и потому $T = T_0$.

Используя (13), авторы работы [4] вводят в рассмотрение 4-вектор \mathcal{I} с компонентами

$$\mathcal{I} = \left\{ \frac{U + pV}{c}, g_x, g_y, g_z \right\}, \quad (15)$$

где g_x, g_y, g_z — проекции \mathbf{G} на оси координат x, y, z . Для движущегося объекта

$$H = c|\mathcal{I}| = \sqrt{(U + pV)^2 - c^2 g^2} = H_0, \quad (16)$$

где H и H_0 — энталпия, $g^2 = |\mathbf{G}|^2$.

В конечном итоге Каллен и Хорвитц получают для δQ и δQ_0

$$\delta Q = \delta Q_0 / \sqrt{1 - \beta^2} \quad \text{при } T = T_0. \quad (17)$$

Выражение (17) приводит при рассматриваемых условиях к абсурду. Действительно, если $S = S_0$, $T = T_0$, $\delta Q = T\delta S$, $\delta Q_0 = T_0\delta S_0$, то $\delta Q = \delta Q_0$, $Q = Q_0$. Очевидно, энталпия должна зависеть от температуры T . Что же касается доводов Базарова, то он смешивает температуру как термодинамический параметр с методами ее измерения. При $v \rightarrow c$ мы должны использовать две шкалы для измерения температуры (например, с помощью спиртового термометра). Одна шкала должна быть откалибрована, когда \mathbf{v} и спиртовой столбик параллельны друг другу, другую же шкалу следует калибровать для случая, когда скорость и столбик взаимно перпендикулярны. Впрочем, мы и вообще можем иметь только одну шкалу, так как, если ориентация измеряющего прибора изменится в пространстве ($v \rightarrow c$), то длина шкалы и соответственно расстояния между ее делениями должны измениться соответствующим образом. Здесь лишь остается добавить, что, с нашей точки зрения, авторы [5, 10] допускают ту же самую ошибку, путая температуру как термодинамический параметр с методами ее измерения. Более того, Ландсберг [9] считает, что температура движущегося тела при релятивистских условиях вообще лишена какого-либо физического смысла, поскольку не может быть измерена. Создается впечатление, что авторы, обосновывающие равенство $T = T_0$, движутся по пути наименьшего сопротивления, ибо постоянство температуры и теплоты при изменении скорости движения изучаемого объекта существенно облегчает рассмотрение проблем, связанных с релятивистской термодинамикой. В работе [10] это в принципе и не скрывается

Как мы видим, в рамках СТО имеют место существенные противоречия в области релятивистской термодинамики. Их нисколько не меньше и в рамках ОТО, в которой, в частности, изучаются термодинамические процессы в так называемой непрерывной системе (термин Хаазе [12]), в которой каждой точке пространства соответствует свой набор интенсивных параметров и их производных (полевой вариант термодинамики). В этой связи отметим работы [13–23]. Часть из них, например [13, 18, 23], посвящена изучению именно релятивистской термодинамике «в полевом варианте», другая часть, например [14–16, 19, 20], касается разного рода объектов, изучаемых в космологии (релятивистский газ, излучения и т. д.). Статьи [17, 22] рассматривают ковари-

антную релятивистскую термодинамику этих объектов, т. е. фактически изучение идет в рамках термодинамики необратимых процессов непрерывных систем.

Указанные выше работы [13–23] часто противоречат одна другой, особенно при рассмотрении такого термодинамического параметра как температура. В ряде работ (например, [13, 14, 17, 19, 21]) температура рассматривается в качестве скаляра, независимого от скорости движения тела. В работе [20] температура фигурирует уже в качестве 4-вектора. В работе же [22] температура рассматривается в качестве скаляра, зависимого от скорости движения изучаемого объекта. Такая же неоднозначность имеет место в отношении энтропии.

Есть также мнение, что релятивистская термодинамика имеет право на существование лишь в «половом варианте», поскольку пространственная часть пространства-времени (дискретная система) при релятивистских скоростях не может быть «независимо наблюдаемой», а потому ее «ковариантная термодинамика» принципиально невозможна. По этому поводу можно привести много возражений, главное же из них состоит в следующем. Пока что нет никаких оснований полагать, что изучаемая часть пространства-времени, будучи совершенно однородной при обычных условиях, перестает быть таковой при условиях релятивистских и потому термодинамические уравнения состояний в ней не применимы.

С нашей точки зрения, основным недостатком работ, изучающих проблемы релятивистской термодинамики в рамках СТО, т. е. работ [2–11], является игнорирование в них такого важного термодинамического параметра, как поверхностное натяжение, и, конечно же, феноменологического коэффициента в уравнении скорости химической реакции, включающего в себя температуру в явном виде. Коэффициент этот обратно пропорционален RT .

В работах [24, 25] Вейцман предпринял попытку устранить имеющийся пробел. В [24] им было установлено, что поверхностное натяжение σ , подобно давлению p , не будет меняться при $v \rightarrow c$ и температура T , в свою очередь, будет меняться в соответствии с (11). Изучая же поверхностные химические реакции [25], протекающие при релятивистских условиях, он подтвердил, что энталпия должна при этих условиях преобразовываться согласно Планку и Отту, т. е. согласно следующему закону: $H = H_0 / \sqrt{1 - \beta^2}$, а температура опять-таки должна меняться по (11).

Но тогда будет иметь место противоречие, а именно, если температура T меняется согласно (11),

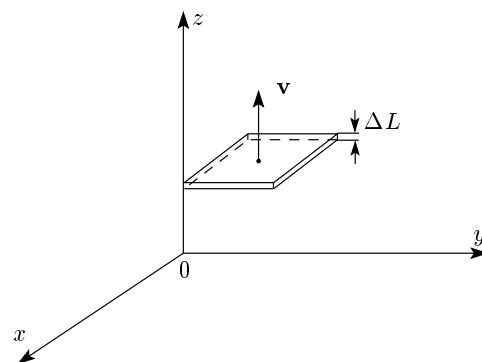


Рис. 1. Движущаяся плоская межфазовая область раздела, скорость v — перпендикулярна ей

то из первого уравнения состояния (10) получается, что

$$p_0 V_0 \sqrt{1 - \beta^2} = R_0 T_0 / \sqrt{1 - \beta^2}, \quad (18)$$

но это выражение находится в явном противоречии со вторым уравнением (10). Если же T меняется согласно (13), то мы имеем при $v \rightarrow c$

$$p_0 V_0 = R_0 T_0 / \sqrt{1 - \beta^2} \quad (19)$$

и опять-таки приходим к абсурду.

Однако для идеальных газов, в свою очередь,

$$E = \frac{3}{2} N k T, \quad (20)$$

где E — энергия газа, k — константа Больцмана, N — число молекул (атомов) газа. Если мы берем T согласно (11) при $v \rightarrow c$, то из (20) вытекает, что

$$\frac{E_0}{\sqrt{1 - \beta^2}} = \frac{3}{2} N k \frac{T_0}{\sqrt{1 - \beta^2}}, \quad E_0 = \frac{3}{2} N k T_0. \quad (21)$$

Теперь (11) уже не приводит к каким-либо противоречиям, но они возникают, если оперировать формулами (3) и (13).

Наконец, изучая поверхностное натяжение σ при $v \rightarrow c$, Вейцман использовал уравнение состояния для межфазовой области раздела [26], согласно которому (нулевая кривизна)

$$\Delta L = \frac{8\pi^2\sigma}{RT(\rho_1/\rho_2)\ln(\rho_1/\rho_2)}, \quad (22)$$

где ρ_1 и ρ_2 — плотность вещества ($\text{моль}/\text{см}^3$) в конденсированной фазе (жидкой, твердой) и в фазе газовой, находящихся в контакте при данных температуре и давлении.

Пусть плоская межфазовая область раздела (МОР) движется при $v \rightarrow c$ и вектор скорости \mathbf{v}

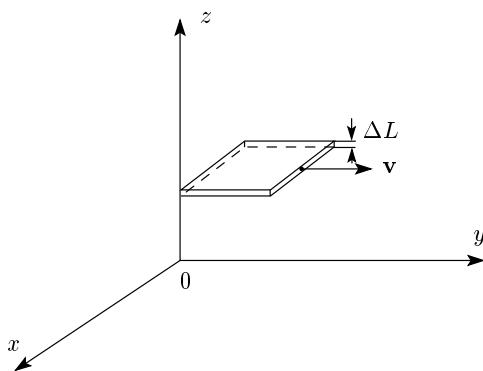


Рис. 2. Движущаяся плоская межфазовая область раздела, скорость v — параллельна ей

перпендикулярен к ней (см. рис. 1). Тогда будем иметь из (22) $\Delta L \rightarrow \infty$, если T изменяется согласно зависимости (3); с другой же стороны, $\Delta L \rightarrow A \neq 0$, если T меняется согласно зависимости (13), т. е. мы пришли к явному противоречию.

Если же T меняется согласно выражению (11), то $\Delta L = \Delta L_0(1 - \beta^2)$ и $\Delta L \rightarrow 0$ при $v \rightarrow 0$, но выражение $\Delta L = \Delta L_0\sqrt{1 - \beta^2}$ было бы значительно логичнее с точки зрения Специальной теории относительности.

Пусть теперь плоская МОР движется при $v \rightarrow c$ и вектор скорости v параллелен ей (см. рис. 2). Тогда будем иметь из (22) при условии, что T меняется по закону (11), $\Delta L = \Delta L_0\sqrt{1 - \beta^2}$, но согласно той же СТО должно быть $\Delta L = \Delta L_0$. Принимая теперь во внимание все сказанное выше, ничего не остается, как сделать вывод, что приведенные выше термодинамические уравнения состояния являются частными случаями, справедливыми исключительно при $v \ll c$. Очевидно, должны существовать некие зависимости, справедливые, однако, при всех v . Поэтому главной задачей настоящей работы является нахождение этих зависимостей. Второй же задачей наших исследований является получение релятивистских выражений для тепло- и массопереноса, для переноса электронов (закон Ома) и для вязкого течения подвижных сред (перенос импульса). Получение последних (выражений) будет вестись в рамках СТО. Их нахождение, с нашей точки зрения, должно способствовать решению термодинамических проблем и в рамках ОТО, поскольку указанные выше уравнения переноса являются термодинамическими зависимостями, дающими описание физических процессов в «полевом варианте».

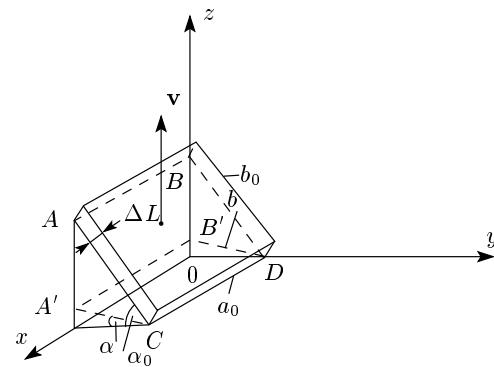


Рис. 3. Изучаемый объект, когда скорость v не параллельна, не перпендикулярна к плоской межфазовой области раздела. Плоская межфазовая область раздела $A'B'DC$, обозначенная штриховой линией, есть переходная область между соприкасающимися фазами, когда $v \rightarrow c$ ($\Delta L \rightarrow 0$); a_0 и b_0 — длина и ширина поверхности при $v = 0$; b — ширина этой же поверхности при $v \rightarrow c$

2. ПОЛУЧЕНИЕ РЕЛЯТИВИСТСКИХ УРАВНЕНИЙ СОСТОЯНИЯ ДЛЯ РАЗЛИЧНЫХ СЛУЧАЕВ

Мы будем искать релятивистские термодинамические уравнения состояния для следующих случаев (чистое вещество):

- 1) идеальные и реальные газы;
- 2) плоская МОР, когда скорость v изучаемой системы перпендикулярна разделяющему фазы переходному слою (см. рис. 1);
- 3) плоская МОР, когда скорость v изучаемой системы параллельна разделяющему фазы переходному слою (см. рис. 2);
- 4) плоская МОР, когда скорость v изучаемой системы не параллельна и не перпендикулярна к переходному слою, указанному выше (см. рис. 3);
- 5) движущаяся сфера, становящаяся эллипсоидом вращения при $v \rightarrow c$ (см. рис. 4).

Случай 1. Уравнения состояния (10) не включают в себя релятивистской компоненты в своей левой части. Принимая эту составляющую во внимание, имеем

$$p_0 V_0 + \int_0^v \frac{p_0 V_0 v \, dv}{c^2 \sqrt{1 - \beta^2}} = NkT. \quad (23)$$

Здесь требуется отметить, член $\int_0^v \dots dv$ в левой части (23) является релятивистской составляющей, а фигурирующая в ней константа $p_0 V_0 / c^2$ является по сути некой воображаемой массой покоя, т. е. m_0^* ;

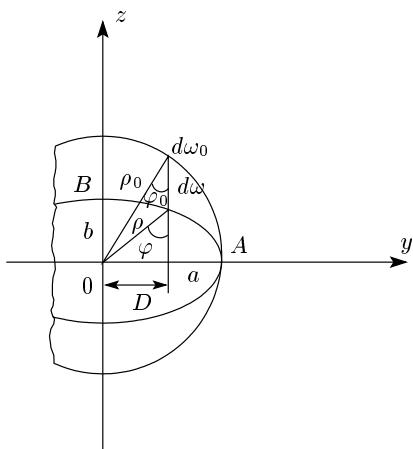


Рис. 4. Сечение фрагментов сферы и эллипсоида вращения в плоскости yz ; a и b — полуоси эллипса, ρ_0 , φ_0 — соответственно полярный радиус и полярный угол, к которым относится элемент поверхности $d\omega_0$ ($v = 0$, сфера), ρ , φ — соответственно полярный радиус и полярный угол, к которым относится элемент поверхности dw ($v \rightarrow c$; эллипсоид вращения)

$m_0^*/\sqrt{1-\beta^2} = m^*$, и таким образом $\int_0^v m^* v dv$ есть энергия изучаемой системы, когда скорость ее движения равна v (не путать с кинетической энергией системы, имеющей массу $m = m_0/\sqrt{1-\beta^2}$); таким образом, левая часть выражения (23) есть работа образования газового объема V при $v \rightarrow c$. Температура T полностью этой работе соответствует, член же NkT представляет собой энергию газа $E = E_0/\sqrt{1-\beta^2}$, равную работе, затраченной на образование некоего объема величиною V при $v \rightarrow c$:

$$\int_0^v \frac{v dv}{c^2 \sqrt{1-\beta^2}} = \frac{1}{1-\beta^2} - 1. \quad (24)$$

Подставляя (24) в (23), получаем

$$p_0 V / (1 - \beta^2) = NkT = p_0 V_0 / \sqrt{1 - \beta^2}. \quad (25)$$

Формула (25) есть уравнение состояния для идеального газа при любой v , т. е. $0 \leq v \leq c$. При $v \ll c$ уравнение (25) переходит во второе уравнение (10), так как $V = V_0$, $T = T_0$.

Для реального газа результат аналогичен (с учётом, разумеется, его особенностей). Так для уравнения Ван дер Ваальса будем иметь

$$\left(p_0 + \frac{a}{V_0^2}\right) (V_0 - b) \left[1 + \int_0^v \frac{v dv}{c^2 \sqrt{1-\beta^2}}\right] = NkT, \quad (26)$$

$$\frac{(p_0 + a/V_0^2)(V_0 - b)}{\sqrt{1-\beta^2}} = NkT. \quad (27)$$

Случай 2) и 3). Используя (22), будем иметь

$$\sigma\omega = \Delta L R T (\rho_1 - \rho_2) \ln \left(\frac{\rho_1}{\rho_2} \right) \frac{\omega}{8\pi^2}, \quad (28)$$

где ω — площадь переходной зоны между конденсированной и газовой фазами (м^2).

Чтобы получить уравнение состояния для этих случаев, мы снова должны учесть релятивистскую компоненту при выводе искомой зависимости, тогда

$$\begin{aligned} \sigma\omega_0 + \sigma\omega_0 \int_0^v \frac{v dv}{c^2 \sqrt{1-\beta^2}} &= \\ &= \Delta L (\rho_1 - \rho_2) \ln \left(\frac{\rho_1}{\rho_2} \right) \frac{RT}{8\pi^2}, \end{aligned} \quad (29)$$

при этом ω не будет зависеть от \mathbf{v} при условии, что скорость перпендикулярна МОР (см. рис. 1).

Принимая во внимание соотношение (24), получим из уравнения (29) после несложных преобразований:

$$\frac{\sigma\omega_0}{\sqrt{1-\beta^2}} = \Delta L \omega (\rho_1 - \rho_2) \ln \left(\frac{\rho_1}{\rho_2} \right) \frac{RT}{8\pi^2}. \quad (30)$$

Выражение (30) представляет собой уравнение состояния для рассматриваемых случаев.

В свою очередь, имеем из (30)

$$\Delta L = \frac{8\pi^2 \sigma\omega_0 \sqrt{1-\beta^2}}{\omega (\rho_1 - \rho_2) \ln(\rho_1/\rho_2) RT_0}. \quad (31)$$

Как нетрудно убедиться, в случае 2) $\Delta L = \Delta L_0 \sqrt{1-\beta^2}$ при $v \rightarrow c$, так как $\omega = \omega_0$; в случае же 3) $\Delta L = \Delta L_0 \neq 0$, так как $\omega = \omega_0 \sqrt{1-\beta^2}$ при $v \rightarrow c$.

Случай 4). Как видно на рис. 3, вектор скорости \mathbf{v} изучаемого объекта не параллелен и не перпендикулярен к МОР. В случае, когда $v = 0$ в лабораторной системе координат, угол между плоскостями $ABDC$ и xy равен α_0 . Но когда скорость $\mathbf{v} \neq 0$, этот же угол станет равным α (см. рис. 3) с точки зрения внешнего наблюдателя, так как часть ширины b_0 изучаемого объекта будет изменяться. Ею будет та часть, которую можно представить в виде вертикального катета прямоугольного треугольника (например, $OB = BD \sin \alpha_0$). Тогда, как видно на рис. 3, площадь ω будет равной

$$\begin{aligned} \omega &= a_0 b = a_0 b_0 \sqrt{\cos^2 \alpha_0 + (1 - \beta^2) \sin^2 \alpha_0} = \\ &= \omega_0 \sqrt{1 - \beta^2 \sin^2 \alpha_0}, \end{aligned} \quad (32)$$

и для изучаемого случая, подставляя (32) в (30), получаем

$$\sigma = \sigma_0 = RT_0 \ln \left(\frac{\rho_{10}}{\rho_{20}} \right) \Delta L \frac{\sqrt{1 - \beta^2 \sin^2 \alpha_0}}{8\pi^2 \sqrt{1 - \beta^2}}, \quad (33)$$

$$\begin{aligned} \Delta L &= 8\pi^2 \sigma_0 \sqrt{1 - \beta^2} \times \\ &\times \left\{ RT_0 (\rho_{10} - \rho_{20}) \ln \left(\frac{\rho_{10}}{\rho_{20}} \right) \sqrt{1 - \beta^2 \sin^2 \alpha_0} \right\}^{-1} = \\ &= \Delta L_0 \frac{\sqrt{1 - \beta^2}}{\sqrt{1 - \beta^2 \sin^2 \alpha_0}}. \end{aligned} \quad (34)$$

Как можно видеть, если $v = 0$, то $\Delta L = \Delta L_0$ и $\Delta L \rightarrow 0$ при $v \rightarrow c$, так как $\alpha \rightarrow 0$. Но если $\alpha_0 = \pi/2$, то $\Delta L = \Delta L_0$ при $v \rightarrow c$, т. е. фактически мы имеем случай 1).

Уравнение (34) есть релятивистское уравнение состояния для данного случая.

Случай 5). Толщина МОР для сферы согласно [26] равна

$$\Delta L = \frac{8\pi^2 \sigma}{RT(\rho_1 - \rho_2) \ln [\rho_1/\rho_2(1 + 2\sigma/r_0 p_{ext})]}, \quad (35)$$

где r_0 — радиус пузырька или капли, p_{ext} — внешнее давление, т. е. давление в среде, окружающей изучаемый объект.

Тогда, используя (35) и заменив в формуле ω_0 и ω на $d\omega_0$ и $d\omega$, для эллипсоида вращения получим

$$\begin{aligned} \sigma d\omega_0 + \int_0^v \frac{\sigma d\omega_0 v dv}{c^2 \sqrt{1 - \beta^2}} &= \Delta L R T (\rho_1 - \rho_2) \times \\ &\times \ln \left[\frac{\rho_1}{\rho_2} \left(1 + \frac{2\sigma_0}{\rho_b p_{ext}} \right)^{-1} \right] \frac{d\omega}{8\pi^2} = \\ &= \Delta L R T_0 (\rho_{10} - \rho_{20}) \ln \left[\frac{\rho_{10}}{\rho_{20}} \left(1 + \frac{2\sigma_0 b}{a^2 p_{ext}} \right)^{-1} \right] \times \\ &\times \frac{d\omega}{8\pi^2 (1 - \beta^2)}, \end{aligned} \quad (36)$$

где $\rho_b = a^2/b$ — радиус кривизны эллипса в точке B (см. рис. 4), который представляет собой сечение эллипсоида вращения в плоскости yz ; a и b являются полуосами этого эллипса; $d\omega_0$ и $d\omega$ — элементы площади поверхности соответственно сферы и эллипсоида вращения, представленные в сферической системе координат; $b = a\sqrt{1 - \beta^2} = \rho_0 \sqrt{1 - \beta^2}$:

$$d\omega_0 = \rho_0^2 \sin \varphi_0 d\varphi_0 d\psi_0, \quad (37)$$

где ρ_0 , φ_0 и ψ_0 — сферические координаты, когда $v = 0$.

При $v \rightarrow c$ элемент площади $d\omega$ будет равен (см. Приложение)

$$d\omega = d\omega_0 \sqrt{\frac{1 - \beta^2}{1 - \beta^2 \cos^2 \varphi_0}}, \quad (38)$$

тогда из формулы (36), принимая во внимание (24), (37) и (38), получим

$$\begin{aligned} \sigma &= \sigma_0 = \Delta L R T_0 (\rho_{10} - \rho_{20}) \times \\ &\times \ln \left[\frac{\rho_{10}}{\rho_{20}} \left(1 + \frac{2\sigma \sqrt{1 - \beta^2}}{\rho_0 p_{ext}} \right)^{-1} \right] \times \\ &\times \left\{ 8\pi^2 \sqrt{1 - \beta^2 \cos^2 \varphi_0} \right\}^{-1}, \end{aligned} \quad (39)$$

$$\begin{aligned} \Delta L &= 8\pi^2 \sigma \sqrt{1 - \beta^2 \cos^2 \varphi_0} \left\{ RT_0 (\rho_{10} - \rho_{20}) \times \right. \\ &\times \left. \ln \left[\frac{\rho_{10}}{\rho_{20}} \left(1 + \frac{2\sigma \sqrt{1 - \beta^2}}{\rho_0 p_{ext}} \right)^{-1} \right] \right\}^{-1}. \end{aligned} \quad (40)$$

Если $v = 0$, то $\Delta L = \Delta L_0$ ($a = b = r_0 = \rho_0$); если $v \neq 0$, то имеем $\varphi_0 = 0$, $\Delta L = \Delta L_B$, $\varphi_0 = \pi/2$, $\Delta L = \Delta L_A$; наконец, если $v \rightarrow c$, но $\sigma \neq \sigma(\rho, \varphi)$, т. е. σ не меняет своего значения на поверхности эллипсоида, то $\Delta L = 8\pi^2 \sigma \sin \varphi_0 / RT_0 (\rho_{10} - \rho_{20}) \ln(\rho_{10}/\rho_{20})$. Если $\sigma = \sigma(\rho, \varphi)$ при $v \rightarrow c$, то имеются точки на поверхности эллипсоида, например, точка A (см. рис. 4), где один из двух главных радиусов кривизны $\rho_{(1)} \rightarrow 0$, в силу чего соотношения (39) и (40) в таких точках не являются справедливыми (см. разд. 3).

3. ДИСКУССИЯ ОТНОСИТЕЛЬНО ПРЕОБРАЗОВАНИЙ ТЕМПЕРАТУРЫ ПРИ РЕЛЯТИВИСТИЧЕСКИХ УСЛОВИЯХ

Как мы могли видеть, если T меняется согласно (11) при $v \rightarrow c$, то все приведенные выше противоречия в релятивистской термодинамике (во всяком случае в рамках СТО) устраняются. Справедливости ради тут следует отметить, что исследованиям были подвергнуты исключительно фундаментальные термодинамические уравнения состояния, т. е. термодинамические зависимости, качественно и по крайней мере полуколичественно (например, уравнение Ван дер Ваальса) описывающие соответствующие физические и физико-химические процессы. Уравнения состояния (25), (27), (30), (33), (39), а также зависимость (21) переходят в хорошо нам известные уравнения состояния, полученные при $v \ll c$. Если же температура менялась бы согласно (3) или (11), то мы бы получили, например, из (25):

$$p_0 = p = \frac{NkT}{V}(1 - \beta^2), \quad (41)$$

и если $T = T_0$, то $p = p_0 = NkT\sqrt{1 - \beta^2}$, т. е. давление становится зависимым от v , но тогда не может быть $p = p_0$; если же $T = T_0\sqrt{1 - \beta^2}$, то $p = p_0 = NkT(1 - \beta^2)$, и мы также приходим к абсурдной ситуации. Когда же $T = T_0/\sqrt{1 - \beta^2}$, то $p = p_0$ при $v \ll c$.

Если, в свою очередь, мы будем оперировать зависимостью (30), то после несложных преобразований имеем

$$\sigma = \sigma_0 = \Delta L \frac{\omega}{\omega_0} (\rho_1 - \rho_2) RT \ln \left(\frac{\rho_1}{\rho_2} \right) \frac{\sqrt{1 - \beta^2}}{8\pi^2}. \quad (42)$$

Тогда при скорости v , перпендикулярной к плоской межфазовой области раздела, т. е. когда $\Delta L = \Delta L_0 \sqrt{1 - \beta^2}$, $\omega = \omega_0$ и при $v \rightarrow c$,

$$\begin{aligned} T = T_0 : \quad \sigma &\sim \sqrt{1 - \beta^2}, \\ T = T_0 \sqrt{1 - \beta^2} : \quad \sigma &\sim (1 - \beta^2), \\ T = T_0 / \sqrt{1 - \beta^2} : \quad \sigma &= \sigma_0. \end{aligned}$$

Как видно выше, формула (20) будет корректной при $v \rightarrow c$ исключительно при изменении температуры T по Отту, т. е. по (11). Аналогичные результаты будут иметь место для других случаев, разобранных выше.

Таким образом (25), (27), (30), (33), (39) находятся в полном согласии со СТО и с зависимостью (11).

Однако помимо фундаментальных термодинамических уравнений состояния имеется множество и других термодинамических соотношений, описывающих связь термодинамических параметров между собою. Соотношения эти в основном эмпирические или же полуэмпирические. Часто они содержат разного рода коэффициенты, для которых установить закон преобразования при $v \rightarrow c$ крайне затруднительно. С нашей точки зрения, при исследованиях изменения температуры в релятивистских условиях ориентироваться необходимо исключительно на хорошо проверенные временем теоретические зависимости, во всяком случае, при рассмотрении разного рода процессов и явлений в инерциальной системе координат. В этой связи считаем необходимым проанализировать еще два уравнения, хорошо известные в термодинамике. Первым из упомянутых выше уравнений является так называемое полное уравнение Ван дер Ваальса, описывающее состояние газа в широком интервале плотностей. Уравнение имеет следующий вид [27]:

$$p = \frac{NkT}{V(1 - Nb/V)} - \frac{N^2 a}{V^2}.$$

При больших плотностях коэффициенты a и b перестают быть константами, становятся зависимыми от температуры и не имеют уже точного смысла. Теоретический закон их преобразований не известен. Поэтому, естественно, нельзя получить и закон преобразования для всего уравнения.

Значительную интересней уравнение состояния, получаемое из первого начала термодинамики и используемое, в частности, в ОТО — в правой части уравнения Фридмана [28]. При $v \ll c$ и при условии, что энтропия постоянна, уравнение это будет иметь вид

$$dE = -p dV.$$

Учитывая в нем релятивистскую компоненту, получим

$$E = \frac{p_0 V_0}{\sqrt{1 - v^2/c^2}},$$

последнее соотношение в рамках СТО справедливо для всех скоростей v , начиная от 0 и кончая скоростью света в вакууме.

4. ПРОЦЕССЫ ПЕРЕНОСА ПРИ $v \rightarrow c$

Процессы переноса в рамках релятивистской термодинамики освещены весьма скучно, причем работы, которые касаются этой проблемы, относятся исключительно к области ОТО. В этой связи следует отметить статьи [13, 17, 18]. В работе [13] получена зависимость для теплопереноса, отличающаяся от аналогичной нерелятивистской зависимости только наличием в формуле метрического тензора $g^{\mu\alpha}$. В работе [17] на базе 1- и 2-го начал термодинамики получены релятивистские зависимости для переноса тепла, импульса и электрического заряда. В [18] отмечаются недостатки полученных в [17] уравнений: фактически мгновенное распространение тепловых и вязких эффектов. Отметим, что все уравнения переноса, фигурирующие в [13, 17], справедливы только при $v \ll c$.

Мы же будем искать уравнения переноса исключительно в рамках СТО, отталкиваясь от аналогичных уравнений, известных при $v \ll c$. Полученные результаты могут считаться верными, если правые и левые части вновь полученных формул будут одинаково преобразовываться при $v \rightarrow c$.

4.1. Массоперенос

Пусть имеется система, содержащая вещество двух сортов (растворитель и примесь), которая движется с релятивистской скоростью (см. рис. 5).

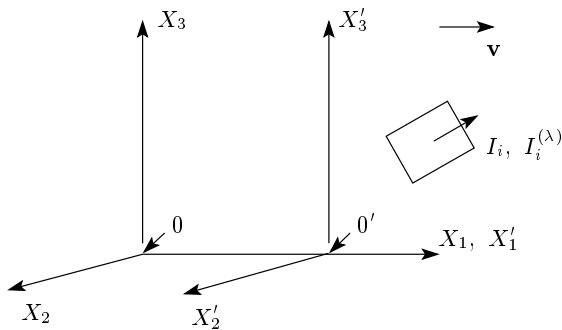


Рис. 5. X_1, X_2, X_3 и X'_1, X'_2, X'_3 — соответственно лабораторная система координат и система координат, движущаяся со скоростью v ; I_i и $I_i^{(\lambda)}$ — потоки массы и тепла через единицу площади

Пусть далее имеется градиент примеси внутри изучаемого объекта, и, стало быть, имеет место диффузия одного вещества в другом. Тогда коэффициент диффузии должен быть тензором, поскольку изучаемая система анизотропна. В этом случае имеем следующее выражение для диффузии примеси:

$$I_i = -D_{ij} \frac{\partial \rho}{\partial x_j} \approx -D_{ij} \lim \frac{\Delta \rho}{\Delta x_j}, \quad \Delta x_j \rightarrow a; \quad (43)$$

$$D_{ij} = 0, \quad \text{если } i \neq j; \quad i, j = 1, 2, 3,$$

где I_i — количество примеси, проходящей в единицу времени через единицу поверхности, перпендикулярной массопотоку ($\text{моль}/\text{см}^2 \cdot \text{с}$); D_{ij} — коэффициент диффузии, он является тензором, именно, $D_{11} \neq D_{22} = D_{33}$; ρ — плотность примеси ($\text{моль}/\text{см}^3$) в точке x_j ; здесь и ниже a некая величина (масштаб), при которой гладкая зависимость $\rho = \rho(x_j)$ нарушается; Δx — также некий линейный масштаб.

Коэффициент диффузии D ($\text{см}^2/\text{с}$) равен, как известно

$$D = \Delta^2 / 2t, \quad (44)$$

где Δ — величина средне-квадратичного смещения микрочастицы (молекулы, атома) за время t ее пробега от столкновения до столкновения. Тогда

$$I_1 = I_{01} \sqrt{1 - \beta^2}, \quad I_2 = I_{02}, \quad I_3 = I_{03}, \quad (45a)$$

$$D_{11} = D_{011} (1 - \beta^2)^{3/2}, \quad (45b)$$

$$D_{22} = D_{33} = D_{022(033)} \sqrt{1 - \beta^2},$$

$$\rho = \rho_0 / \sqrt{1 - \beta^2}, \quad (45c)$$

$$\Delta x_1 = \Delta x_{01} \sqrt{1 - \beta^2}, \quad (45d)$$

$$\Delta x_2 = \Delta x_{02}, \quad \Delta x_3 = \Delta x_{03},$$

и левая, и правая части (43) будут преобразовываться при $v \rightarrow c$ идентично; тут следует также заметить, что $\Delta_{11} = \Delta_{011} \sqrt{1 - \beta^2}$, $\Delta_{22} = \Delta_{022}$, $\Delta_{33} = \Delta_{033}$ (см. (44)).

Если в выражении (43) плотность массы ρ заменить на плотность электрического заряда q , то мы фактически получим закон Ома при релятивистских условиях, т. е. закон переноса электрического заряда, электронов, например. Действительно, в этом случае в левой части зависимости будем иметь плотность тока, а в ее правой части коэффициент, характеризующий перенос электронов, помноженный (коэффициент) на градиент плотности электрического заряда. Здесь лишь остается добавить, что электрический заряд остается неизменным при $v \rightarrow c$.

4.2. Теплоперенос

Уравнение для теплопереноса в случае стационарного состояния в простейшем случае имеет следующий вид:

$$I_i^{(\lambda)} = -\lambda \frac{\partial T}{\partial x_i}, \quad (46)$$

где $I_i^{(\lambda)}$ ($\text{Дж}/\text{см}^2 \cdot \text{с}$) — количество тепла, проходящее в единицу времени через единицу поверхности, перпендикулярной к вектору теплового потока; λ — коэффициент теплопроводности; T — температура.

В дальнейшем, однако, будем использовать равенство, подобное по структуре своей выражению (43), т. е.

$$I_i^{(\lambda)} = -D_{ij}^{(\lambda)} \frac{\partial q}{\partial x_j}, \quad (47)$$

где q — плотность количества теплоты в точке x_j ($\text{Дж}/\text{см}^3$); $D_{ij}^{(\lambda)}$ — вводимый нами коэффициент так называемой «тепловой диффузии» ($\text{см}^2/\text{с}$); $D_{ij}^{(\lambda)} \neq 0$, если $i \neq j$.

Выражение (46) может быть получено из (47); действительно:

$$C_v = \left(\frac{\partial Q}{\partial T} \right)_V = \left[\frac{\partial (Q/V)}{\partial (T/V)} \right]_V = \left[\frac{\partial q}{\partial (T/V)} \right]_V, \quad (48)$$

где Q — теплота, C_v — теплоемкость ($\text{Дж}/\text{град}$) при постоянном объеме V

$$\left(\frac{C_v}{V} \right) = c_v = \left(\frac{\partial q}{\partial T} \right)_V, \quad (49)$$

если мы считаем, что величина c_v неизменна по всему объему. Тогда

$$dq_v = c_v dT, \quad (50)$$

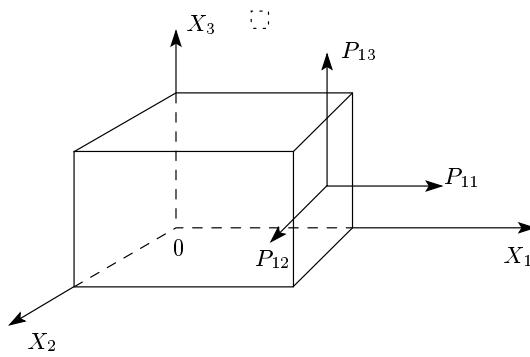


Рис. 6. Компоненты P_{11} , P_{12} , P_{13} тензора P_{ij} согласно теории упругости

$$D_{ij}^{(\lambda)} c_v = \lambda_{ij}. \quad (51)$$

В конечном итоге имеем

$$\begin{aligned} I_1^{(\lambda)} &= I_{01}^{(\lambda)}, & I_2^{(\lambda)} &= \frac{I_{02}^{(\lambda)}}{\sqrt{1 - \beta^2}}, \\ I_3^{(\lambda)} &= \frac{I_{03}^{(\lambda)}}{\sqrt{1 - \beta^2}}, \end{aligned} \quad (52\text{a})$$

$$\begin{aligned} D_{11}^{(\lambda)} &= D_{011}^{(\lambda)}(1 - \beta^2)^{3/2}, \\ D_{22}^{(\lambda)} = D_{33}^{(\lambda)} &= D_{022}^{(\lambda)}\sqrt{1 - \beta^2} = D_{033}^{(\lambda)}\sqrt{1 - \beta^2}, \end{aligned} \quad (52\text{b})$$

$$q = \frac{q_0}{\sqrt{1 - \beta^2}}, \quad (52\text{c})$$

подставив (52a), (52b) в (47), можно видеть, учитывая (52c), что левая и правая части выражения (47) преобразуются при $v \rightarrow c$ идентично.

4.3. Вязкое течение

Существуют два выражения для вязкого течения жидкости или газа при условии, что перепады скоростей не слишком велики:

$$P_{ij} = P_{ji} = -\eta \left(\frac{\partial w_i}{\partial x_j} + \frac{\partial w_j}{\partial x_i} - \frac{2}{3} \delta_{ij} \operatorname{div} \mathbf{w} \right), \quad (53)$$

$$P = -\zeta \operatorname{div} \mathbf{w}, \quad (54)$$

где P_{ij} — тензор напряжений ($\text{Н}/\text{м}^2$; некоторые его компоненты представлены на рис. 6); η — коэффициент сдвиговой вязкости ($\text{Н}\cdot\text{с}/\text{м}^2$), ζ — коэффициент объемной вязкости, \mathbf{w} — скорость жидкости или газа; δ_{ij} — символ Кронекера, P — избыточное давление, т. е. давление, когда

$$i = j, \quad \frac{\partial w_1}{\partial x_1} = \frac{\partial w_2}{\partial x_2} = \frac{\partial w_3}{\partial x_3}, \quad P_{ij} = P_{ji} = 0$$

(см. (53)).

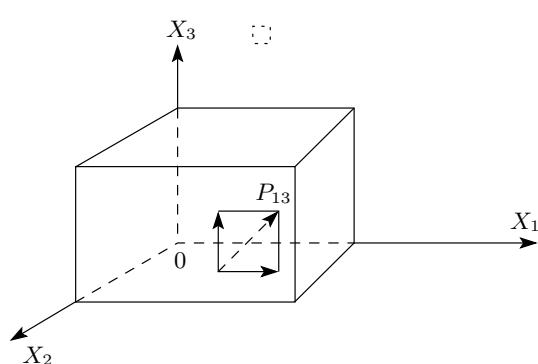


Рис. 7. Компонента P_{13} тензора P_{ij} согласно тензорному исчислению. Штрих-стрелка обозначает модуль данной тензорной компоненты

Далее, однако, мы не станем оперировать компонентами тензора, например, P_{13} , представленными на рис. 6, а используем тензорный объект, находящийся в полном соответствии с тензорным исчислением. В этом случае упомянутая выше компонента $P_{13} = -\eta \partial w_1 / \partial x_3$ имеет следующее представление (см. рис. 7), т. е. P_{13} есть касательная составляющая тензора напряжений, относящаяся к боковой грани элемента объема, которая перпендикулярна к оси X_2 . Компонента эта имеет две ориентации в пространстве и некую величину (модуль), равный векторной сумме двух векторов, входящих в состав P_{13} (см. рис. 7).

Далее мы можем записать для $P_{ij} = P_{ji}$, когда $i \neq j$:

$$P_{ij} = P_{ji} = \frac{P_{ij} + P_{ji}}{2} = -\eta \left(\frac{\partial w_i}{\partial x_j} + \frac{\partial w_j}{\partial x_i} \right). \quad (55)$$

Если $\partial w_1 / \partial x_1 = \partial w_2 / \partial x_2 = \partial w_3 / \partial x_3$ и $i \neq j$, то вместо (53) и (54) будем иметь только (54), так как при этих условиях $P_{ij} = 0$. Наконец, если $i = j$ и $\partial w_2 / \partial x_2 = \partial w_3 / \partial x_3$, то, суммируя (53) и (54), получим для P_{11} ,

$$P_{11} = - \left(\frac{4}{3} \eta_{11} + \zeta_{11} \right) \frac{\partial w_1}{\partial x_1}, \quad (56)$$

т. е. имеет место так называемая продольная вязкость.

Пусть изучаемая система движется со скоростью $v \rightarrow c$. Тогда величина η будет тензором, т. е. η_{ik} . Каким же образом левая и правая части (55) будут преобразовываться при релятивистских условиях?

В качестве примера рассмотрим случай P_{13} (см. рис. 7). Компонента P_{13} представляет собой удельный поток количества движения, проходящий через

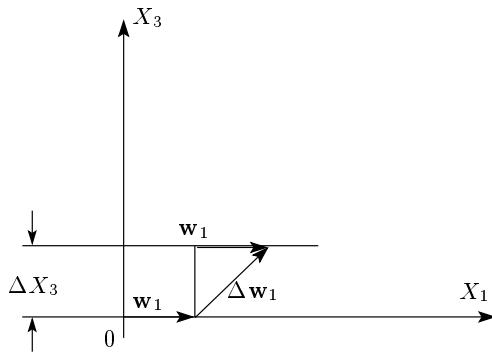


Рис. 8. Частное приращение вектора скорости w_1 как функции x_3

боковую единичную грань ω элемента объема, которая перпендикулярна к координатной оси X_2 . Поток этот движется в плоскости, включающей в себя эту единичную грань.

Модуль P_{13}

$$P_{13} \sim \frac{m}{t} w_{13} = \frac{m}{t} \left| \sqrt{w_1^2 + w_3^2} \right|, \quad (57)$$

при этом следует отметить, что единичная боковая грань ω при $v \rightarrow c$ будет пропорциональной $\sqrt{1 - \beta^2}$, так как данная грань параллельна вектору скорости \mathbf{v} , т. е. скорости изучаемого объекта; величина w_{13} — проекция вектора \mathbf{w} на плоскость X_1X_3 .

Согласно СТО (см., например, [27]),

$$w_1 = \frac{w'_1 + v}{1 + vw'_1/c^2}, \quad (58)$$

$$w_3 = \frac{w'_3 \sqrt{1 - \beta^2}}{1 + vw'_1/c^2}, \quad (59)$$

где w'_1 и w'_3 — проекции скорости \mathbf{w}' вязкого потока в координатной системе изучаемого объекта, т. е. $\mathbf{w}' = \mathbf{w}_0$.

Чтобы левая и правая части (55) преобразовывались идентично при релятивистских условиях, мы должны представить эту зависимость следующим образом:

$$P_{ij} = P_{ji} = -\eta_{i\beta} \frac{\partial w_\beta}{\partial x_j} - \eta_{j\beta} \frac{\partial w_\beta}{\partial x_i}, \quad (60)$$

здесь η (кг/см·с) уже тензор, и $\eta_{i\beta} = 0$, если $i \neq \beta$ и $P_{ij} = P_{ji}$. Тогда, например, η_{11} будет трансформироваться при релятивистских условиях следующим образом:

$$\eta_{11} = \eta_{011} / \sqrt{1 - \beta^2}. \quad (61)$$

Частное приращение $\Delta w_1 = \dots \Delta x_3$ будет иметь вид, представленный на рис. 8, т. е. подобно величине w_{13} оно имеет две проекции на оси X_1 и X_3

и, соответственно, эти проекции должны меняться при указанных выше условиях согласно (58) и (59). Так как $x_3 = x_{03}$, левая и правая части зависимости (60), в свою очередь, будут одинаково трансформироваться при $v \rightarrow c$. Переходя затем к пределам, получаем $d w_1 = \dots d x_3$.

Когда $v \ll c$ и $i \neq j$, тогда $\eta_{ij} = \eta$, и мы приходим к (57). Кроме того, подобно P_{13} , $\eta_{11} \partial w_1 / \partial x_3$ будет лежать в плоскости X_3X_1 .

Теперь установим, как (54) будет трансформироваться при $v \rightarrow c$. Прежде всего необходимо заметить, что коэффициент объемной вязкости ζ при данных условиях будет уже тензором подобно коэффициенту вязкости η сдвиговой. Далее, как и при рассмотрении трансформации теплопереноса при релятивистских условиях, рассматриваем величину $D_{ij}^{(\zeta)} = \xi_{ij}/\rho$, где ρ — плотность вещества (кг/см³). Тогда, если скорость w вязкого потока мала (см. выше), имеем для (54) при $v \rightarrow c$

$$\begin{aligned} P &= D_{\alpha\beta}^{(\zeta)} \frac{\partial \rho w_\alpha}{\partial x_\beta} = D_{\alpha\beta}^{(\zeta)} \rho \frac{\partial w_\alpha}{\partial x_\beta} + D_{\alpha\beta}^{(\zeta)} w_\alpha \frac{\partial \rho}{\partial x_\beta} \approx \\ &\approx D_{\alpha\beta}^{(\zeta)} \rho \frac{\partial w_\alpha}{\partial x_\beta}, \quad D_{\alpha\beta}^{(\zeta)} = 0, \quad \alpha \neq \beta. \end{aligned} \quad (62)$$

Поскольку

$$w_2 = \frac{w'_2 \sqrt{1 - \beta^2}}{1 + vw'_1/c^2}, \quad (63)$$

как нетрудно видеть, каждый член в правой части (62) не зависит от v , так как

$$D_{11}^{(\zeta)} = D_{011}^{(\zeta)} (1 - \beta^2)^{3/2}, \quad (64a)$$

$$D_{22}^{(\zeta)} = D_{022}^{(\zeta)} \sqrt{1 - \beta^2}, \quad (64b)$$

$$D_{33}^{(\zeta)} = D_{033}^{(\zeta)} \sqrt{1 - \beta^2}, \quad (64c)$$

$$\rho = \rho_0 / (1 - \beta^2), \quad \Delta x_1 = \Delta x_{01} \sqrt{1 - \beta^2}. \quad (65)$$

Тогда P (избыточное давление) подобно обычному давлению p не будет зависеть от скорости $v \rightarrow c$, если среда несжимаема. Если же $v \ll c$, то $D_{11}^{(\zeta)} = D_{22}^{(\zeta)} = D_{33}^{(\zeta)}$ и мы приходим к (54).

Наконец, как будет трансформироваться (56) при $v \rightarrow c$, когда $\partial w_2 / \partial x_2 = \partial w_3 / \partial x_3 = 0$? Величина $P_{11} \sim m w'_1 / t$, поэтому P_{11} не зависит от \mathbf{v} , так как боковая грань элементарного объема, к которому эта грань относится, перпендикулярна оси X_1 (см. рис. 7) и $\omega = \omega_0$ в силу $v \rightarrow c$. Тогда правая часть (56) не должна меняться при релятивистских условиях, она и не меняется. В самом деле, если w'_1 мала, то можно записать

$$P_{11} = -D_{11}^{(\eta\zeta)} \frac{\partial \rho w_1}{\partial x_1}, \quad (66)$$

где

$$\mathbf{D}_{11}^{(\eta\zeta)} = \left(\frac{4}{3} \eta_{11} + \zeta_{11} \right) / \rho, \quad (67a)$$

$$\mathbf{D}_{11}^{(\eta\zeta)} = \mathbf{D}_{011}^{(\eta\zeta)} (1 - \beta^2)^{3/2}, \quad (67a)$$

$$\rho = \rho_0 / (1 - \beta^2), \quad (67b)$$

$$\Delta x_1 = \Delta x_{01} \sqrt{1 - \beta^2}, \quad (67c)$$

w_1 будет меняться соответственно (58), но если $w'_1 \ll c$, то $1 + vw'_1/c^2 \approx 1$ и $\partial w_1 = \partial w'_1$, поскольку скорость v является тут величиною постоянной (изучаемая система — инерциальная). Тогда правая часть (66) не зависит от v/c , потому что два ребра элемента объема также не зависят от v/c , имея ориентации в направлении осей X_2 и X_3 .

Таким образом, термодинамические уравнения состояния и законы переноса (массы, тепла, потока импульса, электрического заряда) при релятивистских условиях имеют иную структуру, чем те же зависимости при $v \ll c$. Первые переходят в последние, если скорости движения изучаемых объектов становятся много меньше скорости света в вакууме.

ПРИЛОЖЕНИЕ

Получение выражения для $d\omega$ — элемента поверхности эллипсоида вращения

Следует найти выражение вида $d\omega = d\omega_0 F(\varphi_0)$, где φ_0 — угол, $\varphi = \varphi(v)$ (см. рис. 4). В сферической системе координат

$$d\omega = \rho^2 \sin \varphi d\varphi d\psi = -\rho^2 d\psi d\cos \varphi, \quad (\text{П.1})$$

и для нашего случая $\psi \neq \psi(v)$, поэтому чтобы разрешить данную проблему, нужно найти отношение $d\cos \varphi / d\cos \varphi_0$, так как

$$\frac{d\omega}{d\omega_0} = \left(\frac{\rho}{\rho_0} \right)^2 \frac{d\cos \varphi}{d\cos \varphi_0}. \quad (\text{П.2})$$

Как можно видеть на рис. 4,

$$D = \rho_0 \sin \varphi_0 = \rho \sin \varphi = \\ = \rho_0 \sqrt{1 - \beta^2 \cos^2 \varphi_0} \sin \varphi_0, \quad (\text{П.3})$$

$$\sin \varphi = \sin \varphi_0 / \sqrt{1 - \beta^2 \cos^2 \varphi_0}, \quad \beta = v/c, \quad (\text{П.4})$$

$$\cos \varphi = \left(\frac{\cos^2 \varphi_0 (1 - \beta^2)}{1 - \beta^2 \cos^2 \varphi_0} \right)^{3/2}, \quad (\text{П.5})$$

$$\frac{d \cos \varphi}{d \cos \varphi_0} = \frac{\sqrt{1 - \beta^2}}{(1 - \beta^2 \cos^2 \varphi_0)^{3/2}}, \quad (\text{П.6})$$

и мы получаем приведенное выше выражение (38), принимая во внимание, что $\rho^2 = \rho_0^2 (1 - \cos^2 \varphi_0)$ (см. рис. 4).

ЛИТЕРАТУРА

1. M. Planck, Ann. Phys. **26**, 1 (1909).
2. M. von Laue, Die Relativitäts Theorie, Braunschweig (1961, die 7-te Ausgabe; 1911, die erste Ausgabe), s. 138, 177, 178.
3. X. Ott, Zs. Phys. **175**, 70 (1963).
4. H. Callen and G. Horwitz, J. Phys. **39**, 938 (1971).
5. R. Hakim and A. Mangeney, Lett. al Nuovo Cimento **1S1**, 429 (1969).
6. V. N. Streltsov, JINR-D2-91-367 (1992).
7. И. П. Базаров, Термодинамика, Высшая школа, Москва (1983), гл. 8.
8. G. Cavalleri and G. Salgarelli, Nuovo Cimento **A62**, 733 (1969).
9. P. T. Landsberg, Essays in Physics **2** (1970).
10. D. Eimerl, Ann. Phys. **91**, 481 (1975).
11. Meng Quan-shui and Chang Lin, J. Xi'an Univ. Sci. and Technol., **24**, 516 (2004).
12. Р. Хаазе, Термодинамика необратимых процессов, Мир, Москва (1967), гл. 4.
13. S. Garsia-Colin and A. Sandoval-Villalbazo, J. Non-equil. Therm. **31**, 11 (2006).
14. G. M. Kremer and F. P. Devecchi, Phys. Rev. D **65**, 983515 (2002).
15. P. Ilg and H. C. Ottinger, Phys. Rev. D **61**, 023510 (2000).
16. H. Blas, B. M. Pimentel, and J. L. Tomazelli, Phys. Rev. E **60**, 6164 (1999).
17. C. Eckart, Phys. Rev. **58**, 919 (1940).
18. W. Israel, Ann. Phys. **100**, 310 (1976).
19. R. Maartens and J. Triginer, Phys. Rev. D **56**, 4640 (1997).
20. V. N. Hamity, Phys. Rev. **187**, 1745 (1969).
21. R. Hagedom and K. Redlich, Z. Phys. C **27**, 541 (1985).
22. J. E. Krizan, Phys. Lett. A **71**, 174 (1979).
23. W. Israel and J. M. Stewart, Ann. Phys. **118**, 341 (1979).
24. E. V. Veitsman, Colloid Interface Sci. **265**, 174 (2003).
25. E. V. Veitsman, ibid, **275**, 555 (2004).
26. E. V. Veitsman, ibid, **214**, 207 (1999).
27. В. Г. Левич, Курс теоретической физики, т. 1, Физматгиз, Москва (1962), ч. 2.
28. Л. Д. Ландау, Е. М. Лифшиц, Теоретическая физика, т. II, Теория поля, Наука, Москва (1973), с. 458.