III. Физические свойства термоэлектриков

ТЕРМОЭЛЕКТРОКИНЕТИЧЕСКИЕ ЯВЛЕНИЯ, ЭКСПЕРИМЕНТ И ТЕОРЕТИЧЕСКОЕ ОПИСАНИЕ

28

Грабов В.М.¹, Зайцев А.А.², Кузнецов Д.В.², Сидоров А.В². ¹РГПУ им. А.И. Герцена, Санкт-Петербург, Россия, ²ЕГУ им. И.А. Бунина, Елец, Россия vmgrabov@yandex.ru

Ранее был предсказан [1] и экспериментально исследован [2, 3] новый класс явлений переноса, которые формируются в вязкой электропроводящей среде при действии трех термодинамических сил. Такие явления были названы термоэлектрокинетическими [1-3]. Наиболее детально исследовано явление формирования термоэлектрокинетической ЭДС в аналоге термоэлемента, рис. 1, при наличии градиента температуры и кинетической неоднородности среды, водных растворов ионных соединений, обусловленной протеканием растворов параллельно и антипараллельно градиенту температуры [2-6].

Термоэлектрокинетическая ЭДС экспериментально исследована в условиях разомкнутой цепи, когда $J_q = 0$, а также при равенстве температур на входе и выходе потока раствора электролита из U- образной трубки, рис. 1, прибора [3-6].



Рис. 1. Открытая проточная система – аналог

термоэлемента.

Результаты экспериментального исследования термоэлектрокинетической ЭДС в водном растворе гидроксида калия представлены на рис. 2-3 [3-6]. Водный раствор гидроксида калия (КОН) при 25⁰С характеризуется подвижностями ионов K⁺ (7,6*10⁻⁸ м²B⁻¹c⁻¹), ОН⁻ (20,5*10⁻⁸ м²B⁻¹c⁻¹) и коэффициентом термоэдс $\alpha = -0.6$ мВ/К. [5].

Экспериментально установлена прямая пропорциональная зависимость термоэлектрокинетической ЭДС от перепада температуры (рис. 2), концентрации раствора, величине коэфициента термоэдс и скорости протекания электролита, во всяком случае, на начальном участке графика (рис. 3) [4-6]. При увеличении скорости протекания электролита термоэлектрокинетическая ЭДС проходит через максимум и затем уменьшается (рис. 3), потому что при большой скорости течения электролит не успевает прогреваться и эффективный перепад температуры уменьшается. Формирование термоэлектрокинетической ЭДС непосредственно подтверждается различием концентрации ионов калия в U – образной трубке на её входе и выходе [6].



Как следует из результатов эксперимента, величина напряженности поля термоэлектрокинетического эффекта в данной среде

пропорциональна величине напряженности поля термоэлектрического эффекта и плотности потока электролита (потока частиц) [6]

$$E_{T \ni K} = \beta (\alpha \, gradT \cdot nv) \tag{1}$$

а величина термоэлектрокинетической ЭДС определяется интегралом термоэлектрокинетического поля по длине трубки между электродами

$$\varepsilon_{T \ni K} = \int \beta (\alpha \operatorname{grad} T \cdot nv) dl \tag{2}$$

В выражениях (1, 2) знак коэффициента β изменяется на противоположный при переходе взаимной ориентации векторов напряженности термоэлектрического поля и плотности потока частиц от параллельной к антипараллельной.

Так как плотность потока массы (частиц) пропорциональна градиенту давления, то напряженность термоэлектрокинетического поля и термоэлектрокинетическая ЭДС будут пропорциональны произведению двух термодинамических сил, определяющихся градиентами температуры и давления:

$$E_{T \supset K} = \beta (\alpha \, gradT \cdot gradP). \tag{3}$$

Пропорциональность термоэлектрокинетической ЭДС произведению двух термодинамических сил (3) дает основание отнести термоэлектрокинетический эффект к классу перекрестных квадратичных эффектов, протекающих за пределами линейной термодинамики и физической кинетики. Но в отличие от квадратичных сопряженных эффектов, являющихся принципиально нелинейными, перекрестный термоэлектрокинетический эффект можно рассматривать в области линейности сопряженных эффектов, как линейный при фиксированной величине одной из входящих в произведение (3) термодинамических сил. При фиксированной скорости протекания электролита, близкой к условиям максимума ЭДС, 3. рис. напряженность термоэлектрокинетического поля пропорциональна градиенту температуры (4) с коэффициентом $\gamma \approx 0,1$ мВ/К [4-6]

$$E = \beta(\alpha gradT)(nv) = \gamma gradT$$

Представляет интерес анализ термоэлектрокинетического эффекта на основе закономерностей физической кинетики, применяемых для описания электрических и термоэлектрических явлений в растворах

(4)

электролитов [7]. Плотности потоков ионов в системе отсчета, в которой электролит является неподвижным, определяются уравнениями

$$J_{+} = a_{++} \left(-z_{+}F \cdot grad(\varphi) - RT \cdot grad(x_{+}) - \frac{Q_{+}}{T}grad(T) \right)$$
$$J_{-} = a_{--} \left(-z_{-}F \cdot grad(\varphi) - RT \cdot grad(x_{-}) - \frac{Q_{-}}{T}grad(T) \right).$$
(5)

В уравнениях (5) Z – зарядовые числа ионов, F – постоянная Фарадея, φ – электрический потенциал, x – мольные доли ионов, Q – теплоты переноса, a – феноменологические коэффициенты [7]. Для разбавленных растворов можно пренебречь коэффициентом a_{\pm} а сопряженные коэффициенты

вычислять по формуле $u = F \frac{za}{c}$, в которой u – подвижность, c – объемная концентрация ионов данного типа. Уравнения (5) следует дополнить простейшим уравнением теплопроводности при наличии течения жидкости $\frac{\partial T}{\partial t} + v \frac{\partial T}{\partial x} = \delta \frac{\partial^2 T}{\partial x^2} + \omega$, в котором v – скорость потока, δ – коэффициент температуропроводности, ω – мощность источников тепла, и уравнениями неразрывности для потоков компонентов вещества $\frac{\partial c}{\partial t} = -divJ - div(cv)$

Разность потенциалов между электродами, погруженными в протекающий раствор электролита на входе и выходе U – образной трубки, рис. 1, рассчитывалась с использованием приведенных выше уравнений при условии равенства нулю электрического тока

$$grad\varphi = 1/F \frac{z_{+}a_{++}\left(-RT \cdot grad(\ln(x_{+})) - \frac{Q_{+}}{T}grad(T)\right) + z_{-}a_{-}\left(-RT \cdot grad(\ln(x_{-})) - \frac{Q_{-}}{T}grad(T)\right)}{z_{+}^{2}a_{++} + z_{-}^{2}a_{--}}.(6)$$

Расчет произведен для раствора HCl, для которого в литературе можно найти численные значения необходимых для расчета величин, входящих в уравнения 1-5. Результаты расчета термоэлектрокинетической ЭДС в условиях опыта по уравнению (6) представлены на рис. 4. Как видно из рис. 2 – 4, наблюдается согласие по порядку величины экспериментальных и расчетных результатов.



Рис. 4. Результаты расчета установления стационарного значения термоэлектрокинетической ЭДС в растворе HCl при одновременном включении создающего перепад температуры нагревателя и протекания раствора.

Если применить к конвективному вихревому потоку плазмы в конвективной зоне Солнца модель замкнутого термоэлемента с кинетической неоднородностью в форме тороида [1, 8] с величиной внешнего диаметра порядка 10^4 км, и диаметром сечения тороида около $3*10^3$ км, для электропроводности плазмы принять значение $\sigma = 3*10^3$ Ом⁻¹м⁻¹ [9], для градиента температуры принять среднее значение gradT = 10^{-2} К/м, а для коэффициента напряженности термоэлектрокинетического поля принять оптимальное значение, полученное в опыте с электролитами $\gamma \approx 0,1$ мВ/К [4 - 6], то для величины вектора магнитной индукции в центре тороида получим значение В $\approx 0,1$ Тл [8], что по порядку величины близко к экспериментально наблюдаемым в области солнечных пятен [9].

Выводы

Предсказанные и экспериментально детально исследованные термоэлектрокинетические явления в вязких электропроводящих средах

могут быть описаны в рамках термодинамики необратимых процессов как перекрестные, квадратичные по отношению к термодинамическим силам, как квазилинейные при фиксированном значении одной из них в области линейности сопряженных явлений переноса.

Количественное описание термоэлектрокинетической ЭДС в рамках физической кинетики подтверждает адекватность представлений о ее физической природе, как обусловленной термодиффузией носителей заряда с различающимися подвижностями при наличии кинетической неоднородности системы вследствие течения вязкой среды со скоростью, параллельной и антипараллельной градиенту температуры.

Формирование термоэлектрокинетической ЭДС в конвективных вихрях плазмы Солнца может быть вероятной причиной наблюдаемых электромагнитных процессов в конвективной зоне плазмы Солнца.

Работа выполнена в рамках госзадания Минобрнауки РФ, проект «1107 Исследование нового класса перекрестных эффектов, формирующихся при наличии трех термодинамических сил в разбавленных водных растворах многозарядных ионных соединений».

ЛИТЕРАТУРА

1. Грабов В.М. Термоэлектричество. – 2003. - № 3 - С. 5-13.

2. Грабов В.М., Комаров В.А., Климантов М.М. Термоэлектрики и их применения. - СПб.: ФТИ им. А.Ф. Иоффе РАН, - 2004. - С. 110 - 113.

3. Грабов В.М., Зайцев А.А., Кузнецов Д.В., Мартынов И.А. Термоэлектрики и их применения. СПб.: ФТИ им. А.Ф. Иоффе РАН, 2007.-С. 102-107.

4. Грабов В. М., Зайцев А. А., Кузнецов Д. В., Сидоров А.В., Новиков И.В. Вестник Московского государственного технического университета им. Н.Э. Баумана. Сер. «Естественные науки». - 2008. № 3, С. 112-122.

5. Грабов В.М., Зайцев А.А., Кузнецов Д.В. Термоэлектричество. – 2010. - № 1. - С. 43-52.

6. Грабов В.М., Зайцев А.А., Кузнецов Д.В., Пронин Р.Е. Термоэлектрики и их применения. Санкт-Петербург, ФТИ им. А.Ф. Иоффе РАН, Изд. ФГБУ «ПИЯФ» - 2013. - С.117-122.

7. Хаазе. Р. Термодинамика необратимых процессов. М.: Мир, 1967.- 544 с. 8. Грабов В.М., Зайцев А.А., Кузнецов Д.В. Труды Всероссийской ежегодной конференции по физике Солнца. – РАН, Главная (Пулковская) астрономическая обсерватория. – СПб – 2012. - С. 44 – 45.

9. Краузе Ф., Рэдлер К.-Х. Магнитная гидродинамика средних полей и теория динамо. М.: Мир, 1984 – 320 с.