

ВЛИЯНИЕ ТЕМПЕРАТУРЫ И НАПРЯЖЕННОСТИ ЭЛЕКТРИЧЕСКОГО ПОЛЯ НА ПРОВОДИМОСТЬ ПОЛИМЕРНЫХ ИЗОЛЯТОРОВ

В. В. Киселевич

*Гомельский государственный технический университет
имени П. О. Сухого, Беларусь*

Научный руководитель Я. О. Шабловский

За последние несколько десятилетий среди полимерных материалов появились полупроводники, твердые электролиты и даже металлоподобные проводники («молекулярные металлы») [1]. Само существование таких материалов резко расходится с традиционным представлением о полимерах как типичных изоляторах. Поэтому внимание теоретиков обычно привлекают именно вышеназванные «экзотические» разновидности полимерных материалов. В то же время свойства полимерных изоляторов в подавляющем большинстве случаев изучаются опытным путем, а результаты наблюдений, как правило, анализируются лишь на качественном уровне.

Совершенно очевидно, что практическое применение материала в качестве изолятора отнюдь не указывает на полное отсутствие у него электропроводности; электропроводность полимерных изоляторов очень мала, но измерима. Тем не менее, к вопросу об электропроводности полимерных изоляторов теоретики не обращались с начала 50-х гг. прошлого века. Достаточно упомянуть, что в новейшей монографии [2, с. 250–305] теория этого вопроса излагается на том же полуэмпирическом уровне, что и в классическом руководстве [3, с. 246–318]. Настоящая работа нацелена на частичное восполнение отмеченного пробела. Ниже мы проанализируем некоторые количественные закономерности электропроводности полимерных изоляторов.

В режиме нормальной эксплуатации электронная проводимость в полимерных изоляторах практически отсутствует; носителями заряда являются ионы, образующиеся при диссоциации концевых групп полимерных цепей, а также продуктов окисления, фотоионизации и т. п. Далее будем исходить из предположений: 1) основной вклад в проводимость вносят ионы, эквивалентные продуктам диссоциации бинарного соединения $M_b^{a+} A_a^{b-}$, т. е. на b катионов M^{a+} приходится a анионов A^{b-} ; 2) перенос заряда осуществляется ионами одного сорта. При описании механизма проводимости полимерных диэлектриков будем отталкиваться от общей теории ионной проводимости твердых тел, ключевые положения которой были сформулированы Френкелем и Шоттки.

Величина проводимости полимерных изоляторов определяется главным образом концентрацией точечных дефектов. Расчет концентрации будем проводить методами статистической термодинамики.

Свободная энергия образования точечных дефектов выражается равенством [4, с. 35]:

$$F_d = wx - TS_c, \quad (1)$$

где $w > 0$ – энергия образования одного дефекта, x – общая концентрация дефектов (вакансий); T – температура; S_c – конфигурационная энтропия.

Дальнейшие вычисления проведем для двух случаев:

- 1) перенос заряда обеспечивается дефектами Шоттки;
- 2) перенос заряда обеспечивается дефектами Френкеля.

В первом случае конфигурационная энтропия системы в расчете на 1 моль вещества будет определяться выражением

$$S_c^{\text{III}} = k \ln \left[\frac{[N_A(1 + \alpha x)]!}{N_A!(\alpha x N_A)!} \cdot \frac{[N_A(1 + \beta x)]!}{N_A!(\beta x N_A)!} \right], \quad (2)$$

где k – постоянная Больцмана; N_A – постоянная Авогадро; $\alpha = \frac{a}{a+b}$, $\beta = \frac{b}{a+b}$. После простейших преобразований с использованием формулы Стирлинга получим:

$$S_c^{\text{III}} = k \left[B_\alpha + B_\beta - \ln(2\pi N_A) \right], \quad (3)$$

где $B_\alpha = \left(N_A(1 + \alpha x) + \frac{1}{2} \right) \ln(1 + \alpha x) - \left(\alpha x N_A + \frac{1}{2} \right) \ln(\alpha x)$,

$B_\beta = \left(N_A(1 + \beta x) + \frac{1}{2} \right) \ln(1 + \beta x) - \left(\beta x N_A + \frac{1}{2} \right) \ln(\beta x)$.

Другими словами, равновесная концентрация носителей заряда определяется уравнением

$$\frac{\partial F_d}{\partial x} = 0. \quad (4)$$

После подстановки (3) в (1) из (4) получаем трансцендентное уравнение для концентрации «шотткиевских» дефектов:

$$x = \left[\left(x + \frac{1}{\alpha} \right)^\alpha \left(x + \frac{1}{\beta} \right)^\beta \exp \left(\frac{-w}{RT} - \frac{2+x}{2N_A(1+\alpha x)(1+\beta x)} \right) \right]^{\frac{1}{\alpha+\beta}}, \quad (5)$$

где $R = kN_A$ – газовая постоянная. При $x \ll \frac{1}{\alpha}$, $x \ll \frac{1}{\beta}$, $\frac{x}{2} \ll 1$ выражение (5) принимает вид

$$x^{\text{III}} = \alpha^{-\frac{\alpha}{\alpha+\beta}} \beta^{-\frac{\beta}{\alpha+\beta}} \exp \left(-\frac{w+kT}{RT(\alpha+\beta)} \right). \quad (6)$$

Во втором случае, когда ионный транспорт осуществляется благодаря наличию дефектов Френкеля, конфигурационная энтропия системы в расчете на 1 моль вещества будет равна

$$S_c^\Phi = k \ln \left[\frac{(lN_A)!}{[N_A(l-x)]!(xN_A)!} \cdot \frac{N_A!}{[N_A(1-x)]!(xN_A)!} \right], \quad (7)$$

где l – число потенциальных носителей заряда (катионов либо анионов), приходящихся на одно доступное им межузельное положение. Применяя формулу Стирлинга, запишем

$$S_c^\Phi = k \left[\left(lN_A + \frac{1}{2} \right) \ln l - \ln(2\pi N_A) - B_l \right], \quad (8)$$

где $B_l = \left(N_A(l-x) + \frac{1}{2} \right) \ln(l-x) + \left(N_A(1-x) + \frac{1}{2} \right) \ln(1-x) + (1+2xN_A) \ln x$.

После подстановки (8) в (1) из (4) находим трансцендентное уравнение, определяющее температурную зависимость концентрации «френкелевских» дефектов:

$$x = \sqrt{(1-x)(l-x) \exp \left(\frac{3x(1+l) - 2(l+2x^2)}{2xN_A(l-x)(1-x)} - \frac{w}{RT} \right)}. \quad (9)$$

Полагая $l \gg x$, $x^2 \rightarrow 0$, преобразуем выражение (9) к виду

$$x^\Phi = \sqrt{l} \exp \left(\frac{3(1+l)}{4lN_A} - \frac{w}{2RT} \right). \quad (10)$$

Подвижность носителей заряда, оказывающая существенное влияние на величину проводимости полимерных изоляторов, определяется соотношением [5, с. 59]:

$$\mu = \frac{v}{E},$$

где v – скорость дрейфа носителей заряда; E – напряженность электрического поля. Скорость дрейфа v определим из выражения [5, с. 61]:

$$v = \delta_e f_0 \exp\left(-\frac{\Delta U_0}{kT}\right) \operatorname{sh}\left(\frac{\delta_e eE}{2kT}\right), \quad (11)$$

где δ_e – расстояние между соседними потенциальными ямами; f_0 – частота колебания иона в потенциальной яме; ΔU_0 – энергия преодоления потенциального барьера; e – заряд электрона. Если исключить из рассмотрения необратимые электроиндуцированные изменения (пробой и т. п.), то окажется, что $\delta_e eE \ll 2kT$. При малых y

$$\operatorname{sh} y \approx y + \frac{y^3}{3!}.$$

Тогда приближенное выражение для подвижности носителей заряда принимает вид

$$\mu = \frac{\delta_e^2 f_0 e}{2kT} \left(1 + \frac{1}{24} \left(\frac{\delta_e eE}{kT}\right)^2\right) \exp\left(-\frac{\Delta U_0}{kT}\right). \quad (12)$$

Подставляя соотношения (6), (10), (12) в общее уравнение электропроводности твердых диэлектриков [2, с. 252]:

$$\sigma = q\chi\mu,$$

найдем конечные выражения зависимости ионной проводимости полимерной изоляции от температуры и напряженности электрического поля:

$$\sigma_{\text{ш}} = \frac{zf_0(\delta_e e)^2}{2kT} \alpha^{-\frac{\alpha}{\alpha+\beta}} \beta^{-\frac{\beta}{\alpha+\beta}} \left(1 + \frac{1}{24} \left(\frac{\delta_e eE}{kT}\right)^2\right) \exp\left(-\frac{w+kT}{RT(\alpha+\beta)} - \frac{\Delta U_0}{kT}\right); \quad (13)$$

$$\sigma^{\Phi} = \frac{zf_0\sqrt{l}(\delta_e e)^2}{2kT} \left(1 + \frac{1}{24} \left(\frac{\delta_e eE}{kT}\right)^2\right) \exp\left(\frac{3(1+l)}{4lN_A} - \frac{w+2N_A\Delta U_0}{2RT}\right), \quad (14)$$

где $q = ze$ – заряд иона с валентностью z .

Соотношения (13) и (14) позволяют проводить сравнительный анализ экспериментальных данных электропроводности полимерных изоляционных материалов при изменении температуры и напряженности электрического поля.

Литература

1. Тимонов, А. М. Электронная проводимость полимерных соединений / А. М. Тимонов, С. В. Васильева // Соросов. образоват. журн. – 2000. – Т. 6, № 3. – С. 33–39.
2. Blythe, T. Electrical properties of polymers. 2nd edition / T. Blythe, D. Bloor. – Cambridge : Cambridge University Press, 2005. – 490 p.
3. Сканави, Г. И. Физика диэлектриков (область слабых полей) / Г. И. Сканави. – М. : Гостехиздат, 1949. – 500 с.
4. Гуревич, Ю. А. Суперионные проводники / Ю. А. Гуревич, Ю. И. Харкац. – М. : Наука, 1992. – 288 с.
5. Френкель, Я. И. Кинетическая теория жидкостей / Я. И. Френкель. – Л. : Наука, 1975. – 592 с.