Термостимулированная релаксация заряда в суперионном проводнике *α*-LilO₃

© Н.И. Сорокин, Ю.В. Шалдин

Институт кристаллографии им. А.В. Шубникова ФНИЦ "Кристаллография и фотоника" РАН, Москва, Россия

E-mail: nsorokin1@yandex.ru

04

(Поступила в Редакцию 19 декабря 2016 г.)

Электрофизические свойства монокристаллов суперионного проводника α -LiIO₃ (гексагональная симметрия, пр. гр. *P*6₃22, *z*-срез) изучены методами импедансной спектроскопии и термостимулированной деполяризации. Механизм термостимулированной релаксации заряда в кристалле α -LiIO₃ обусловлен "прыжковой" миграцией подвижных ионов Li⁺ по кристаллографическим позициям в каналах кристаллического каркаса [IO₃]⁻, ориентированных вдоль кристаллографической оси *c*.

Работа выполнена в рамках НИР № 01291153836 по теме ИК РАН "Новые кристаллические и функциональные материалы".

DOI: 10.21883/FTT.2017.09.44838.446

1. Введение

Ацентричные кристаллы гексагональной модификации иодата лития α -LiIO₃ (нецентросимметричная пространственная группа $P6_322$) относятся к многофункциональным кристаллическим материалам. Они являются одновременно одноосными нелинейно-оптическими кристаллами, линейными пироэлектриками, акустооптическими кристаллами, пьезоэлектриками и квазиодномерными суперионными проводниками [1]. Кристаллы α -LiIO₃ обладают широким диапазоном прозрачности 0.28–5.5 μ m, используются в лазерных системах низкого и среднего уровня мощности, для параметрической генерации электромагнитного излучения в ИК-диапазоне спектра, в пьезоэлектрических датчиках.

Особенностью атомного строения кристаллов α -LiIO₃ [2,3] являются тянущиеся в направлении кристаллографической оси *c* структурные каналы, в которых располагаются подвижные ионы Li⁺. Наличие каналов в структурном мотиве этих кристаллов приводит к появлению квазиодномерной литий-ионной электропроводности σ_{dc} (индекс *dc* означает direct current) [1,4–9]. По данным [1,7] для гексагональных кристаллографических осей *a* (σ_{11}), *b* (σ_{22}) и *c* (σ_{33}) составляет $\sigma_{33}/\sigma_{11} = \sigma_{33}/\sigma_{22} \approx 10^2 - 10^5$.

Основным способом получения кристаллов α-LiIO₃ является кристаллизация из водных растворов. При испарении раствора гидрооксида лития (или карбоната лития) и иодноватой кислоты кристаллизуется безводный иодат лития [1]

$$LiOH + HIO_3 = LiIO_3 + H_2O.$$

Для выращенных кристаллов наблюдается сильная зависимость физических свойств (ионной проводимости, диэлектрической проницаемости, акустического затухания) от условий их выращивания, водородного показателя pH используемого раствора, наличия примесей, попавших в кристалл. При этом величина σ_{dc} полученных кристаллов может изменяться больше, чем на порядок [5,9].

Полиморфный переход из гексагональной α -формы LiIO₃ (пр. гр. *P*6₃22) в тетрагональную β -форму (пр. гр. *P*4/*m*) происходит при ~ 528 К (255°С) [10]. Температура плавления в атмосфере осушенного кислорода составляет ~ 708 К (435°С). Кристаллы α -LiIO₃ являются гигроскопичными и требуют предохранения от влажности.

Целью работы является исследование механизма термостимулированной релаксации заряда в квазиодномерном суперионном проводнике — ацентричном кристалле *α*-LiIO₃.

2. Эксперимент

Выращивание кристаллов α -LiIO₃ проводилось методом испарения растворителя при 40°С (водородный показатель раствора pH = 1.8). Получены бесцветные прозрачные кристаллы оптического качества, параметры гексагональной элементарной ячейки a = 0.5469 nm, c = 0.5155 nm [11]. Выращенные монокристаллы обладали совершенной спайностью по кристаллографической плоскости (1010), не имели ростовых дефектов и центров окраски, что свидетельствует об их высоком оптическом качестве.

В электрофизических исследованиях использовали образцы в виде полярного *z*-среза кристалла α -LiIO₃. Ориентация образцов выполнена по габитусу исходной кристаллической були с отклонением меньше 0.5° относительно полярного направления (оси *c*). Большие поверхности образцов ориентировали перпендикулярно кристаллографической оси *c* (оси шестого порядка L_6).

В качестве электродов использовали омические серебряные контакты.

Импедансные измерения образца α -LiIO₃ выполняли на экспериментальной установке (конструкция ИК РАН) [12]. Толщина и площадь плоскопараллельного образца составляли h = 2.6 mm и S = 170 mm² соответственно. Импеданс кристалла α -LiIO₃ с электродами Ag регистрировали в диапазоне частот 5 Hz–500 kHz (прибор Tesla BM-507). Импедансные измерения проводили при температурах 290.5–519 К (верхняя граница рабочего диапазона не превышала температуру полиморфного $\alpha - \beta$ перехода в LiIO₃). Из-за высокой гигроскопичности кристаллов α -LiIO₃ все измерения проведены в вакууме.

Поляризационные измерения образца α -LiIO₃ выполняли на экспериментальной установке в международной лаборатории сильных магнитных полей и низких температур [13]. В эксперименте использовали "продувной" гелиевый криостат (конструкция Международной лаборатории). Образец размером $8 \times 9 \times 1.4$ mm помещали в кристаллодержатель, размещенный на конце вставки гелиевого криостата. Вставка представляла собой отрезок коаксиальной линии с сапфировыми изоляторами. Для измерения зарядов применялся электрометр Keithly 617 с высоким входным сопротивлением.

Постоянное электрическое поле, прикладываемое к образцу, варьировали изменением напряжения, подаваемого от источника напряжения с изменяемой полярностью выхода, от -50 до +50 V. Длительность поляризации образца составляла ~ 30 min.

Поляризованный кристалл α -LiIO₃ охлаждали до гелиевых температур, затем внешнее электрическое поле отключали. При низких температурах кристалл находится в состоянии термоэлектрета, остающегося поляризованным после снятия внешнего электрического поля. Нагрев поляризованного образца проводили в интервале температур 4.2–225 К в течение 3 h.

3. Результаты и их обсуждение

На рис. 1 в качестве примера приведен спектр импеданса $Z^*(v) = Z' + iZ''$ кристалла α -LiIO₃ с серебряными электродами при 290.5 К. Годограф импеданса $Z^*(v)$ моделируется последовательно соединенными объемным сопротивлением R_b и электродным импедансом $Z^*_{el}(v)$, имеющим сложную структуру. Сопротивление R_b характеризует ионный перенос в объеме кристалла, импеданс $Z^*_{el}(v)$ — электрические процессы на границе кристалл– электрод.

Объемное сопротивление R_b образца определяли по пересечению годографа импеданса $Z^*(v)$ с осью абсцисс $Z' = \operatorname{Re}[Z^*(v)]$. Удельную электропроводность кристалла при постоянном токе рассчитывали по формуле

$$\sigma_{dc} = (h/S)R_b^{-1}.$$

Относительная погрешность σ_{dc} не превышала 2%. Наличие блокирующего эффекта от инертных (Ag) электродов в спектрах импеданса $Z^*(v)$ свидетельствует об



Н.И. Сорокин, Ю.В. Шалдин

Рис. 1. Годограф импеданса $Z^*(\nu) = Z' + iZ''$ кристалла α -LiIO₃ с серебряными электродами при 290.5 К. Объемное сопротивление $R_b = 1.4 \cdot 10^4 \Omega$.



Рис. 2. Температурная зависимость статической электропроводности в координатах $lg(\sigma_{dc} \cdot T)$, $10^3/T$ для кристалла α -LiIO₃.

ионном характере электропроводности монокристалла *α*-LiIO₃.

На рис. 2 показана температурная зависимость статической электропроводности кристалла α -LiIO₃ в координатах $lg(\sigma_{dc} \cdot T)$, $10^3/T$ в интервале температур 290.5–519 К. При изменении температуры от 290.5 до 519 К значения σ_{dc} возрастают приблизительно в 70 раз, достигая $\sigma_{dc} = 7 \cdot 10^{-4}$ S/cm.

В [13] проведены измерения электронной проводимости σ_e образца α -LiIO₃ поляризационным методом. Величина σ_e при 300 K составляет $\sim 1 \cdot 10^{-10}$ S/cm, что

значительно ниже статической электропроводности при этой температуре $\sigma_{dc} = 2.6 \cdot 10^{-5}$ S/cm. Из сравнения проводимостей σ_{dc} и σ_e следует, что вкладом σ_e в общую электропроводность σ_{dc} можно пренебречь, и проводимость σ_{dc} имеет ионный характер.

Температурная зависимость $\sigma_{dc}(T)$ монокристалла α -LiIO₃ удовлетворяет уравнению Аррениуса–Френкеля

$$\sigma_{dc}T = A\exp(-\Delta H_{\sigma}/kT),$$

где предэкспоненциальный множитель электропроводности A = 57 SK/cm, энтальпия активации электропереноса $\Delta H_{\sigma} = 0.23$ eV, k — постоянная Больцмана и T — температура. Полученная энтальпия активации электропроводности ($\Delta H_{\sigma} = 0.23$ eV) согласуется с ранее определенными значениями Li-ионной проводимости $\Delta H_{\sigma} = 0.28$ eV [7], $\Delta H_{\sigma} \sim 0.3$ eV (на частоте $\nu = 100$ kHz) [8].

На рис. З показаны температурные изменения спонтанной поляризации $\Delta P_s(T)$ кристалла α -LiIO₃ в области температур 4.2–225 К в зависимости от его поляризации в электрическом поле напряженностью *E* от -0.36 kV/cm до +0.36 kV/cm. Видно, что процесс релаксации заряда в деполяризованном состоянии кристалла α -LiIO₃ является термоактивированным процессом. При нагревании активация ионного движения в кристалле α -LiIO₃ (рис. 3) начинается при T > 125 К. Экстраполированное к температуре 125 К значение проводимости составляет $\sigma_{dc} = 2.5 \cdot 10^{-10}$ S/cm.

Начиная со 125 К величина суммарной спонтанной поляризации образца $\Delta P_s(T, E)$ зависит от величины приложенного электрического поля. Изменение спонтанной поляризации образца составляет

$$\Delta P_{ind}(T) = \Delta P_s(T, E) - \Delta P_s(T, E = 0).$$

На рис. 4 показана температурная зависимость $lg(\Delta P_{ind}T)$ от величины $10^3/T$ для кристалла α -LiIO₃



Рис. 3. Температурные зависимости спонтанной поляризации $\Delta P_s(T, E)$ кристалла α -LiIO₃ при его поляризации в электрическом поле E, kV/cm: I - +0.36, 2 - +0.11, 3 - 0, 4 - -0.11, 5 - -0.36.



Рис. 4. Температурная зависимость $lg(\Delta P_{ind}T)$ от $10^3/T$ для кристалла α -LiIO₃.



Рис. 5. Проекция структуры *α*-LiIO₃ вдоль полярной оси *с* [14].

при наложении электрического поля E = 0.36 kV/ст в интервале температур 125–225 К. Температурная зависимость $\Delta P_{ind}(T)$ описывается экспоненциальным законом с энтальпией активации $\Delta H_{rel} = 0.25$ eV. Энтальпии активации процессов термостимулированной релаксации заряда $\Delta H_{rel} = 0.25$ eV и ионной проводимости $\Delta H_{\sigma} = 0.23$ eV хорошо совпадают.

Согласно [2,3] в структуре *α*-LiIO₃ атомы кислорода образуют гексагональную плотнейшую упаковку, атомы иода и лития в ней занимают октаэдрические пустоты. Координационный полиэдр иода и лития — искаженный октаэдр (координационное число равно 6). В структурном мотиве кристалла *α*-LiIO₃ можно выделить дискретные группы {IO₃} в форме тетраэдров (называемых в [13] мезотетраэдрами). Главная ось тетраэдрической группы {IO₃} совпадает с кристаллографической осью *с*. Благодаря сильному взаимодействию между соседними

тетраэдрами $\{IO_3\}$ образуется прочный трехмерный каркас $[IO_3]^-$, содержащий каналы, ориентированные вдоль оси *с*. В структурных каналах располагаются подвижные ионы Li⁺ (рис. 5).

Механизм ионной проводимости в кристалле α -LiIO₃ является вакансионным, миграция ионов Li⁺ происходит по вакантным решеточным позициям [14,15]. Вакансии лития V_{Li}⁻ могут образовываться двумя способами. Вопервых, в литиевой системе кристалла могут появляться точечные дефекты френкелевского типа Li_i⁺ и V_{Li}⁻:

нуль
$$\leftrightarrow \mathrm{Li}_i^+ + \mathrm{V}_{\mathrm{Li}}^-$$

Во-вторых, одновременно в литиевой и кислородной системах кристалла могут создаваться точечные дефекты шотткиевского типа V_{Li}^- и V_{O}^{2+} :

нуль
$$\leftrightarrow 2V_{Li}^- + V_0^{2+}$$
.

Согласно приведенным схемам образования дефектов в литий-ионный перенос дают вклад дефекты Li_i^+ и V_{Li}^- . Однако в плотноупакованной структуре α -LiIO₃, характеризующейся недостатком свободного пространства, определяющим механизмом ионного транспорта является именно вакансионный механизм, а не междоузельный.

4. Заключение

Обнаружено, что термостимулированная релаксация заряда в кристалле α -LiIO₃ начинается при температурах выше 125 К. Ионно-релаксационная деполяризация связана с прыжками подвижных (слабо связанных) ионов Li⁺ по вакантным кристаллографическим позициям в каналах кристаллического каркаса [IO₃]⁻ и вызвана перераспределением носителей заряда Li⁺ в объеме кристалла, находящегося в "замороженном" поляризационном состоянии.

Авторы благодарят Г.Ф. Дображанского (ИК РАН) за предоставление кристаллов для исследований и С. Матыясика за помощь в проведении экспериментов в Международной лаборатории сильных магнитных полей и низких температур (Вроцлов, Польша).

Список литературы

- [1] К.И. Авдиенко, С.В. Богданов, С.М. Архипов, Б.И. Кидяров, В.В. Лебедев, Ю.Е. Невский, В.И. Трунов, Д.В. Шелопут, Р.М. Шкловская. Иодат лития. Выращивание кристаллов, их свойства и применение. Наука, Новосибирск (1980). 144 с.
- [2] J.L. de Boer, F. van Bolhuis, R. Olthov-Hazekamp, A. Vos. Acta Cryst. **21**, 841 (1966).
- [3] А. Эмирамиев, А.Г. Кочаров, И.И. Ямзин, В.А. Любимцев. Кристаллография **18**, 1177 (1973).
- [4] S. Haussuhl. Phys. Status Solidi 29, 159 (1968).
- [5] А.А. Абрамович, В.А. Шутилов, Т.Д. Левицкая, Б.И. Кидяров, П.Л. Магницкий. ФТТ 14, 2585 (1972).

- [6] M. Remoissenet, J. Garandet, H. Arend. Mater. Res. Bull. 10, 181 (1975).
- [7] Б.В. Щепетильников, А.И. Баранов, Л.А. Шувалов. ФТТ 29, 790 (1987).
- [8] L.G. Jacobsohn, P. Lunkenheimer, F. Laeri, U. Vietze, A. Loidl. Phys. Status Solidi B 198, 871 (1996).
- [9] Y. Mugnier, C. Galez, J.M. Crettez, P. Bourson, J. Bouillot. Ferroelectrics 257, 141 (2001).
- [10] T. Unezava, Y. Ninomiya, S. Tatuoka. J. Appl. Cryst. 3, 417 (1970).
- [11] Ю.В. Шалдин, Д.А. Белогуров, Л.М. Беляев, О.А. Чихладзе. Квантовая электрон. 3, 510 (1974).
- [12] А.К. Иванов-Шиц, Н.И. Сорокин, П.П. Федоров, Б.П. Соболев. ФТТ 25, 1748 (1983).
- [13] S. Matyjasik, Ю.В. Шалдин. ФНТ 42, 1027 (2016).
- [14] M.T. Sebastian. Prog. Cryst. Charact. 27, 233 (1993).
- [15] О.Г. Влох, И.А. Величко, Л.А. Лазько. Кристаллография 20, 430 (1975).