УДК 548.55:544.016.2:537.311

ВЫРАЩИВАНИЕ, ТЕРМОГРАВИМЕТРИЧЕСКИЕ И ЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ ИССЛЕДОВАНИЯ МОНОКРИСТАЛЛОВ LiCu₃O₃

© 2019 г. А. А. Буш^{1,} *, К. Е. Каменцев¹, Э. А. Тищенко^{2, 3}

¹МИРЭА — Российский технологический университет, Россия, 119454 Москва, пр. Вернадского, 78 ²Институт физических проблем им. П.Л. Капицы Российской академии наук, Россия, 117339 Москва, ул. Косыгина, 2 ³Российский университет Дружбы народов, Россия, 117198 Москва, ул. Орджоникидзе, 3

> *e-mail: aabush@yandex.ru Поступила в редакцию 24.07.2018 г. После доработки 07.09.2018 г. Принята к публикации 17.10.2018 г.

В условиях медленного охлаждения расплавов $(1 - x)Li_2O \cdot xCuOc x = 0.88-0.92$ выращены пластинчатые монокристаллы LiCu₃O₃ размерами до $2 \times 8 \times 8$ мм, на которых проведены термогравиметрические и электрические исследования. Определена температурная область устойчивого существования фазы (750-~1000°C), в области температур 10-295 К изучены температурные зависимости удельного электрического сопротивления на постоянном и переменном ($f = 0.1-100 \text{ к}\Gamma_{\text{U}}$) токе. Установлено, что в кристаллах LiCu₃O₃ в области температур 45-295 К осуществляется прыжковый механизм проводимости по ближайшим соседям с участием поляронов малого радиуса, их электропроводность проявляет выраженную нелинейность по электрическому полю.

Ключевые слова: смешанно-валентный купрат, полупроводник, прыжковая проводимость, малый полярон, *dc*- и *ac*-проводимость, диэлектрические релаксации, пороговое переключение по току **DOI:** 10.1134/S0002337X19040043

введение

В системе Li_2O-CuO_x образуется целый ряд фаз различного состава с разнообразными свойствами [1–4], к наиболее изученным из них относятся Li_2CuO_2 и $LiCu_2O_2$. На первых этапах исследований данные фазы вызывали интерес в связи с их кристаллохимической близостью к купратам, проявляющим высокотемпературную сверхпроводимость [1–4], а также как модельные объекты для изучения особенностей свойств низкоразмерных фрустрированных антиферромагнетиков (**АФМ**) [5–15]. Установлено также, что $LiCu_2O_2$ проявляет эффект порогового по электрическому полю переключения из высокоомного в низкоомное состояние с низким критическим полем переключения [16].

Свойства фазы LiCu₃O₃, близкой по составу и кристаллической структуре к фазе LiCu₂O₂,

изучены слабо. Эта фаза, содержащая одно- и двухвалентные катионы меди в пропорции 1 : 2

(Li Cu⁺Cu₂²⁺ O₃) [1–3], характеризуется пр. гр. *P4/mmm* и параметрами элементарной ячейки a = 2.810(1), c = 8.889(4) Å, Z = 1 [1] (a = 2.8142(1), c = 8.8956(5) Å [3]). В отличие от фазы LiCu₂O₂ [3, 4], в кристаллах LiCu₃O₃ катионы Li⁺ и Cu²⁺ занимают одни и те же структурные позиции, в которых они распределены статистически: 1b (0,0,1/2) – Cu²⁺(2) и Li⁺(1), 2h (1/2,1/2,0,23) – Cu²⁺(3) и Li⁺(2); позиции 1a (0,0,0) заселены катионами Cu⁺(1) [1, 3]. Кристаллическая структура LiCu₃O₃ представляется в виде чередующихся вдоль оси *с* четырех слоев, распределение катионов в которых по позициям 1*a*, 2*h*, 1*b* и 2*h* описывается формулой

$$Cu^{+}(1a)\Big[Li^{+}(2h)_{0.4}Cu^{2+}(2h)_{0.6}O^{2-}\Big]\Big[Li^{+}(1b)_{0.2}Cu^{2+}(1b)_{0.8}O^{2-}\Big]\Big[Li^{+}(2h)_{0.4}Cu^{2+}(2h)_{0.6}O^{2-}\Big].$$

Катионы Li⁺ и Cu²⁺ вместе с анионами O²⁻ образуют в *ab*-плоскостях сетки, состоящие из связанных общими ребрами квадратов (Li⁺,Cu²⁺)O₄,

которые достраиваются атомами O из соседних слоев до удлиненных вдоль оси c квадратных пирамид ((Li(2h),Cu(2h))O₅) или октаэдров



Рис. 1. Результаты термического анализа измельченных в порошок кристаллов $LiCu_3O_3$ (нагрев со скоростью 5.0°С/мин, исследуемое и эталонное вещество (прокаленный при 1500°С Al_2O_3) находились в платиновых тиглях).

 $((Li(1b),Cu(1b))O_6)$. Тройные (Cu,Li)O-слои связываются между собой через O—Cu⁺—O-гантели, формируя трехмерный каркас кристаллической структуры LiCu₃O₃.

LiCu₃O₃ является парамагнитным полупроводником, удельное сопротивление спрессованного в таблетку порошка этой фазы равно при 293 К $\rho \approx 0.1$ Ом см, магнитный момент на формульную единицу при 293 К равен $\mu_{eff} = 1.83 \ \mu_B/Cu^{2+}$, это примерно половина магнитного момента, ожидаемого для 2 Cu²⁺ в элементарной ячейке [1]. При охлаждении до 4 К магнитный момент уменьшается до 0.32 μ_B/Cu^{2+} , что свидетельствует об усилении АФМ-корреляций.

В данной работе приводятся результаты выращивания монокристаллов LiCu₃O₃, их термогравиметрического анализа и изучения электрических свойств. Подобные исследования в литературе не найдены.

МЕТОДИКА И РЕЗУЛЬТАТЫ ЭКСПЕРИМЕНТА

Выращивание монокристаллов. Выращивание кристаллов LiCu₃O₃ осуществляли методом раствор-расплавной кристаллизации смесей составов (1 - x)Li₂CO₃ · *x*CuO(0.88 $\le x \le 0.92$) на воздухе. В качестве исходных компонентов использовали Li₂CO₃ квалификации "ч. д. а." и CuO "ос. ч.". Смеси плавили в алундовых тиглях при 1300°С, расплав после выдержки при этой температуре в течение 1 ч охлаждали до 1090°С за 1 ч, а затем до 910°С за 20 ч, выдерживали при 910°С 10 ч, после чего тигель с закристаллизованным расплавом быстро извлекали из печи и размещали на массивную металлическую пластину для его резкого охлаждения до комнатной температуры. Необходимость закаливания с ~900°С связана с тем, что ниже этой температуры, как установлено в ходе термогравиметрического анализа (см. ниже), происходит разложение фазы LiCu₃O₃.

Из закристаллизованного расплава можно было выделить пластинчатые монокристаллы $LiCu_3O_3$ размерами до 2 × 8 × 8 мм. Кристаллы черного цвета проявляют спайность вдоль плоскостей (001), эти плоскости имеют зеркальный блеск, они являются наиболее развитыми формами роста кристаллов.

Принадлежность выращенных кристаллов к фазе LiCu₃O₃ подтверждена рентгенофазовым анализом (**РФА**), выполненным на дифрактометре ДРОН-4 (Cu K_{α} -излучение). Рентгенограмма порошка кристаллов индицируется на основе тетрагональной элементарной ячейки с параметрами: a = 2.8144(5), c = 8.892(3) Å, что согласуется с данными [1–3] по кристаллической структуре LiCu₃O₃.

Термогравиметрические исследования. Термогравиметрический анализ (ТГА) выполнен на дериватографе Q1500 D системы F. Paulik, J. Paulik, L. Erdey. Для идентификации процессов, проявляющихся в виде пиков на кривых дифференциального термического анализа (ДТА), проводилась съемка дифрактограмм образцов, закаленных с температур, лежащих ниже и выше температуры рассматриваемого процесса. При этом учитывались также данные об изменении массы образца, фиксируемые на кривых ТГА.

Найдено, что при нагреве порошка, полученного измельчением выращенных кристаллов LiCu₃O₃, в области 310–520°С (рис. 1) происходят рост его массы и выделение теплоты, связанные с переходом Cu⁺ \rightarrow Cu²⁺, сопровождающимся поглощением из окружающей атмосферы кислорода, и, как показывают результаты РФА закаленных образцов, с разложнением фазы по схеме

$$2\text{LiCu}_{3}\text{O}_{3}(310-520^{\circ}\text{C}) + \frac{1}{2}\text{O}_{2}\downarrow \rightarrow \text{Li}_{2}\text{CuO}_{2} + 5\text{CuO}.$$

В области 520–790°С заметных термических эффектов и изменений массы не наблюдается. Дальнейший рост температуры вызывает уменьшение массы, сопровождающееся эндотермическими эффектами при 810 и 865°С, вызванными реакциями образования фазы LiCu₃O₃. При t > 975°С наблюдается начальный участок эндотермического пика, вызванного плавлением фазы.

При охлаждении образца начиная с 750°C происходит рост его массы, обусловленный разложением LiCu₃O₃ на Li₂CuO₂ и CuO с переходом Cu⁺ \rightarrow Cu²⁺, сопровождающийся поглощением из атмосферы атомов кислорода.

Результаты ТГА и РФА LiCu₃O₃ демонстрируют качественное подобие этой фазы по термическому поведению с LiCu2O2. Так же как для фазы LiCu₂O₂ [17, 18], область термической стабильности LiCu₃O₃ на воздухе ограничена как сверху, так и снизу: сверху температурой ее плавления $t_m \approx 1000^{\circ}$ C, снизу температурой разложения фазы при 750°С. При сравнительно медленном охлаждении (~5.0°С/мин) образцов LiCu₃O₃ от интервала $750^{\circ}C-t_m$ до $t < 750^{\circ}C$, происходит разложение этой фазы на Li₂CuO₂ и CuO. Однако при закаливании образцов фазы из температурной области 750°C-*t_m* до комнатной температуры фаза сохраняется и может неопределенно долго существовать при нормальных условиях (296 К, 1 атм) в метастабильном состоянии.

Из результатов ТГА следует, что при синтезе кристаллов фазы LiCu₃O₃ необходимо их закаливать с t > 750°C, так как при медленном охлаждении образцов фазы LiCu₃O₃ от 750°C— t_m происходит ее распад.

Исследования электрических свойств. Низкотемпературные измерения зависимостей проводимости $\sigma(T)$ выполнены на постоянном (DC) и переменном (AC) токе вдоль тетрагональной оси *с* кристаллов в интервале 10–295 К. Измерения $\sigma_{DC}(T)$ проведены на описанной в работе [16] установке; измерения на переменном токе проведены в диапазоне частот f = 1-200 кГц на мосте переменного тока E7-20. Для получения низкоомных электрических контактов с образцом на базисные плоскости пластинчатых монокристаллов были нанесены электроды либо втиранием In + Ga-эвтектики или вжиганием серебряной пасты. Результаты, полученные с использованием этих электродов, мало отличались друг от друга.

С понижением температуры в области 295—44 К наблюдается экспоненциальный рост статического удельного сопротивления ρ_{DC} (рис. 2), что характеризует кристаллы LiCu₃O₃ как полупро-



Рис. 2. Температурные зависимости удельного электрического сопротивления кристаллов LiCu₃O₃ вдоль оси *с* на постоянном токе.

водниковые. Качественные определения знака термо-ЭДС на кристаллах LiCu₃O₃ указывают на дырочный характер их проводимости. Энергия активации E_{aDC} процесса переноса зарядов, определенная из аппроксимации зависимости $\rho_{DC}(T)$ в координатах lg ρ_{DC} -1/T прямой линией (рис. 26), равна 805.7 K (0.0694 эВ).

На температурных зависимостях проводимости $\sigma_{AC}(T,\omega)$ и тангенса угла диэлектрических потерь tg $\delta(T,\omega)$, измеренных на разных частотах $f = \omega/2\pi$ в низкотемпературной ~22 К и высокотемпературной ~65 К областях, наблюдаются соответственно максимумы и выраженные изломы (рис. 3). Положения этих особенностей смещаются с увеличением частоты f в сторону высоких температур, что свидетельствует об их релаксационной природе. Из соотношения $2\pi f \tau = 1$, которое выполняется в дебаевской модели релаксации [19] при температурах T_{max} максимума tgδ, были определены температурные зависимости времен релаксации $\tau(T_{\text{max}})$. Эти зависимости в координатах $lg(1/2\pi\tau) - 1/T$ аппроксимируются в соответствии с формулой Аррениуса $1/2\pi\tau = (1/2\pi\tau_0)\exp[-(E_a/k_BT)]$ прямыми линиями (рис. 4а и 4б). Здесь $1/2\pi\tau_0$ – частота внешних воздействий (локальные частоты фононных, спиновых или зарядовых возбуждений), с помощью которых инициируются прыжки через барьер высотой E_a, k_B – постоянная Больцмана. Это позволяет определить $1/2\pi\tau_0$ и E_a для низко- (LT) и высокотемпературного (НТ) процессов релаксации: $1/2\pi\tau_{0LT} = 1.9 \times 10^7 \ \Gamma_{\text{II}}, E_{aLT} = 133.5 \ \text{K} \ (0.0115 \ \text{sB});$ $1/2\pi\tau_{0HT} = 2.9 \times 10^9 \ \Gamma_{\text{II}}, E_{aHT} = 723.6 \ \text{K} \ (0.0624 \ \text{sB}).$

Значения максимумов tg $\delta(T_{max})$ изменяются с температурой пропорционально $\exp(\Delta_{max}/k_BT)/T$. На рис. 4в, 4г представлены температурные зави-

БУШ и др.



Рис. 3. Температурные зависимости удельной электрической проводимости (а) и тангенса угла диэлектрических потерь (б), измеренные вдоль оси *с* кристаллов LiCu₃O₃ при частотах измерительного поля 1 (I), 2 (2), 50 (3), 100 (4) и 200 (5) кГц.



Рис. 4. Температурные зависимости релаксационной частоты, рассчитанной по формуле $f_{\text{max}} = 1/(2\pi\tau_{\text{max}})$ (a, б), и произведения $[\text{tg}\delta(T_{\text{max}})T_{\text{max}})] = X$ (в, г) для наблюдаемых в LiCu₃O₃ низкотемпературного (а, в) и высокотемпературного (б, г) релаксационных процессов.

симости произведения $X = [tg\delta(T_{max}) T_{max}]$, которое, согласно теории Дебая диэлектрической релаксации [19, 20], пропорционально количеству диполей, участвующих в релаксационном процессе. Аппроксимация этих зависимостей в координатах lgX-1/T прямыми линиями позволяет определить энергии активации Δ_{max} роста с температурой числа активных полярных единиц, участвующих в процессе релаксации: $\Delta_{maxLT} = 35.0$ K (0.0029 эВ), $\Delta_{maxHT} = 158.5$ K (0.0137 эВ).

На температурных зависимостях $\rho_{DC}(T)$, измеренных при приложении к образцу смещающего постоянного напряжения 150 В, наблюдается эффект переключения из высокоомного в низкоомное состояние (при 62 К на нагрев и при 35 К на охлаждение, рис. 5). Этот эффект проявляется в изменении сопротивления образца на 3–4 порядка.

Выявленные нами особенности электрофизических свойств LiCu₃O₃ присущи оксидам переходных металлов, содержащим катионы в смешанновалентном состоянии, в которых носители зарядов образуют поляроны малого радиуса с прыжковым механизмом переноса заряда с очень низкой подвижностью [21]. Можно предположить, что и в кристаллах LiCu₃O₃, относящихся к указанному классу оксидов, носители зарядов в изученной области температур находятся в поляронном состоянии. Этому заключению соответствует наличие особенностей релаксационного типа на зависимостях $\sigma_{AC}(T,\omega)$ и tg $\delta(T,\omega)$, которые не возникают в случае зонного механизма проводимости. Причиной высокотемпературного и низкотемпературного релаксационных процессов являются, по всей видимости, соответ-

ственно прыжки поляронов, которые эквивалентны переориентации электрического диполя, и переориентация связанных поляронов [20-22]. В пользу поляронного механизма переноса заряда свидетельствует также выполнение в пределах экспериментальных погрешностей определения энергий активации соотношения $E_{aDC} = E_{aHT} +$ $+\Delta_{maxHT}/2$, предсказываемого теорией поляронов [24] (в этом случае $\Delta_{\max HT}$ является энергией активации освобождения полярона из связанного в свободное состояние при коллективном транспорте на постоянном токе). Подчинение зависимости $\sigma_{\rm DC}(T)$ закону $\rho_{\rm DC}(T) = \rho_0 \exp(E_{a\rm DC}/k_B T)$ указывает на то, что в изученной области температур реализуется прыжковый механизм проводимости по ближайшим соседям [23].

В кристаллах LiCu₃O₃ три (Li⁺,Cu²⁺)О-слоя изза гетеровалентных замещений Li⁺ \rightarrow Cu²⁺ содержат 1 дырку на каждые три катионные позиции. Эти дырки локализованы, по всей видимости, на анионах кислорода в O2*p*-состояниях, гибридизированных с соседними Cu3*d*-состояниями, являющимися центрами захвата для прыгающих носителей заряда. Найденные параметры релаксационного процесса в LiCu₃O₃ (E_a и τ_0) имеют значения, характерные для поляронной релаксации [12, 20–22].

При исследовании зарядового транспорта в монокристаллах LiCu2O2 [12] было установлено, что в них из-за сильной автолокализации носителей заряда *р*-типа наблюдаются прыжковый механизм проводимости и дебаевские релаксации, определяемые в плоскости *ab* в области АФМ-перехода (*T* < 40 K) как связанные малые магнитные поляроны (с поляронной энергией $E_{pab} \approx 60-80$ К и частотой спиновых возбуждений $\omega_0/2\pi \approx 10^6 - 10^7$ Гц), а при T > 40 К вдоль оси c — как решеточные поляроны (с $E_{pc} \approx 1300$ К и частотой зарядовых возбуждений $\omega_0/2\pi \approx 2 \times 10^8$ Гц). Учитывая это и подобие кристаллов LiCu₃O₃ с LiCu₂O₂ [11, 12], можно предположить, что в LiCu₃O₃ связанные при низких температурах ($T \le 30$ K) поляроны обладают магнитным моментом и являются, таким образом. магнитными поляронами. их локализация вызывает усиление спиновых корреляций, что проявляется, в частности, в уменьшении, как упомянуто выше, величины эффективного магнитного момента при T < 30 К. При этом найденные величины для частоты 1/2πτ₀ и энергии активации E_a для LiCu₃O₃ при $T \le 30$ K соответствуют частотам магнитных возбуждений и обменным константам, а при T > 30 K - решеточным поляронам, как у $LiCu_2O_2$.

Механизм порогового переключения в материалах с поляронной проводимостью описан в [25]. Инжекция носителей заряда в кристалл, представляющий собой неоднородную среду (по



Рис. 5. Температурная зависимость удельного электрического сопротивления кристаллов $LiCu_3O_3$, измеренная вдоль оси *с* на постоянном токе при смещающем электрическом напряжении 150 В (толщина образца 3.0 мм).

отношению к электродам и подводящим проводам питания) с сильным эффектом автолокализации, увеличивает концентрацию поляронов малого радиуса. Возрастание тока с приложенным напряжением вызывает рост в кристаллах плотности поляронов. При достижении концентрации поляронов критического значения система, из-за взаимодействия между поляронами, становится неустойчивой к конверсии поляронов в быстрые неполяронные носители. В результате возникает пороговое по электрическому полю переключение из высокоомного в низкоомное состояние.

ЗАКЛЮЧЕНИЕ

Методом раствор-расплавной кристаллизации из расплавов смесей $(1-x)Li_2O \cdot xCuO$ (x = 0.89-0.92) выращены пластинчатые монокристаллы размерами до $2 \times 8 \times 8$ мм. Рентгенографически установлена принадлежность кристаллов к тетрагональной фазе LiCu₃O₃ с параметрами элементарной ячейки, равными: a = 2.8144(5), c = 8.892(3) Å.

Результаты ТГА указывают на то, что при нагреве фазы LiCu₃O₃ на воздухе в области 310– 520°С происходит ее распад на Li₂CuO₂ и CuO, вызванный переходом катионов Cu⁺ в состояние Cu²⁺ с поглощением кислорода из воздуха. Температурная область стабильного существования фазы LiCu₃O₃ лежит при 790–~1000°С. При закаливании фазы из этой области до комнатной температуры она сохраняется и может неопределенно долго существовать при нормальных условиях в метастабильном состоянии. Изучены температурные зависимости электропроводности σ на постоянном DC и переменном AC токе в области 4–275 К. Особенности электрического транспорта (максимумы релаксационного характера на зависимостях $\sigma_{AC}(T,\omega)$ и эффект переключения электрическим полем из высокоомного в низкоомное состояние) объясняются тем, что в изученной температурной области преобладает прыжковый механизм проводимости по ближайшим соседям с участием малых поляронов – магнитных при T < 30 К и решеточных при T > 30 К.

БЛАГОДАРНОСТЬ

Работа выполнена при поддержке Министерства образования и науки (проекты № 3.1099.2017/4.6 – ПЧ и № 3.4627.2017/6.7 – ВУ).

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- 1. *Hibble S.J., Kohler J., Simon A., Paider S.* LiCu₂O₂ and LiCu₃O₃: New Mixed Valent Copper Oxides // J. Solid State Chem. 1990. T. 88. № 2. P. 534–542.
- Berger R.A. Note on the Li-Cu-O System // J. Less-Common Met. 1991. V. 169. P. 33–43.
- Berger R., Onnerud P., Tellgren R. Structure Refinements of LiCu₂O₂ and LiCu₃O₃ from Neutron Powder Diffraction Data // J. Alloys Comp. 1992. V. 184. № 2. P. 315–322.
- Berger R., Meetsma A., Smaalen S., Sunddberg M. The Structure of LiCu₂O₂ with Mixed-Valence Copper from Twin-Crystal Data // J. Less-Common Met. 1991. V. 175. P. 119–129.
- Mizuno Y., Tohyama T., Maekawa S. Interchain Interactions and Magnetic Properties of Li₂CuO₂ // Phys. Rev. B. 1999-I. V. 60. № 9. P. 6230–6233.
- Dagotto E. Experiments on Ladders Reveal a Complex Interplay between a Spin-Gapped Normal State and Superconductivity // Rep. Prog. Phys. 1999. V. 62. P. 1525–1571.
- Masuda T., Zheludev A., Roessli B., Bush A. et al. Spin Waves and Magnetic Interactions in LiCu₂O₂ // Phys. Rev. B. 2005. V. 72. № 1. 014405 (7 pages).
- Park S., Choi Y.J., Zhang C.L., Cheong S.-W. Ferroelectricity in an S = 1/2 Chain Cuprate // Phys. Rev. Lett. 2007. V. 98. № 5. 057601 (4 pages).
- Yasui Y., Sato K., Kobayashi Y., Sato M. Studies of Multiferroic System LiCu₂O₂: I. Sample Characterization and Relationship between Magnetic Properties and Multiferroic Nature // J. Phys. Soc. Japan. 2009. V. 78. № 8. 084720 (5 pages).
- Kobayashi Y., Sato K., Yasui Y. et al. Studies of Multiferroic System LiCu₂O₂: II. Magnetic Structures of Two

Ordered Phases with Incommensurate Modulations // J. Phys. Soc. Jpn. 2009. V. 78. № 8. 084721 (5 pages).

- Storchak V.G., Brewer J.H., Arseneau D.J. et al. Electron Localization into a Bound Spin Polaron in the Quasi-1D S = 1/2 Antiferomagnet LiCu₂O₂ // Phys. Rev. B. 2009. V. 79. 220406(R) (4 pages).
- 12. Tishchenko E.A., Omelyanovskii O.E., Sadakov A.V. et al. Spontaneous Magnetization and Antiferromagnetic Correlations in Low-Dimensional Quantum (S = 1/2) Single Crystal LiCu₂O_{2 + δ} // Solid State Phenomena. 2011. V. 168–169. Trend in Magnetism. P. 497–500.
- Садыков А.Ф., Пискунов Ю.В., Геращенко А.П. и др. ЯМР исследование парамагнитного состояния низкоразмерных магнетиков LiCu₂O₂ и NaCu₂O₂ // ЖЭТФ. 2016. Т. 151. № 2. С. 335–345.
- Bush A.A., Glazkov V.N., Hagiwara M. et al. Magnetic Phase Diagram of the Frustrated S = 1/2 Chain Magnet LiCu₂O₂ // Phys. Rev. B. 2012. V. 85. 054421 (7 pages).
- Bush A.A., Buttgen N., Gippius A.A. et al. Exotic Phases of Frustrated Antiferromagnet LiCu₂O₂ // Phys. Rev. B. 2018. V. 97. 054428 (15 pages).
- Буш А.А., Каменцев К.Е. Электрическая неустойчивость кристаллов LiCu₂O₂// Физика твердого тела. 2004. Т. 46. № 3. С. 433–440.
- 17. *Буш А.А., Каменцев К.Е., Тищенко Э.А.* Выращивание, термическая стабильность и электрические свойства монокристаллов фазы LiCu₂O₂ // Неорган. материалы. 2004. Т. 40. № 1. С. 51–57.
- Каменцев К.Е., Буш А.А., Тищенко Э.А., Иванов С.А., Ottosson M., Mathieu R., Nordblad P. Высокотемпературный структурный фазовый переход в мультиферроике LiCu₂O₂ // ЖЭТФ. 2013. Т. 144. № 2(8). С. 371–378.
- 19. *Фрелих Г*. Теория диэлектриков. М.: Иностр. лит., 1960. 251 с.
- Dominik L.A.K., MacCrone R.K. Dielectric Relaxation in Reduced Rutile (TiO_{2 - x}) at Low Temperature // Phys. Rev. 1967. V. 67. № 3. P. 756–768.
- 21. *Maglione M.* Polarons, Free Charge Localization and Effective Dielectric Permittivity in Oxides // Springer Ser. of Topics in Solid-State Sciences / Ed. Vikhnin V.S., Liu G.K. N. Y.: Springer, 2008. HAL Id: hal-00493298 https://hal.archives-ouvertes.fr/hal-00493298.
- 22. *Iguchi E., Hashimoto T., Yokoyama S.* Electrical Transport and Stability of Small Polarons of O 2*p* Holes in Li_xCo_{1-x}O // J. Phys. Soc. Jpn. 1996. V. 65. № 1. P. 223–229.
- 23. Гантмахер В.Ф. Электроны в неупорядоченных средах // М.: Физматлит, 2005. 232 с.
- Austin L.G., Mott N.H. Polarons in Crystalline and Non-Crystalline Materials // Adv. Phys. 1969. V. 18. № 1. P. 41–102.
- 25. *Emin D.* Current-Driven Threshold Switching of a Small Polaron Semiconductor to a Metastable Conductor // Phys. Rev. B. 2006. V. 74. 035206 (10 pages).

НЕОРГАНИЧЕСКИЕ МАТЕРИАЛЫ том 55 № 4 2019