Заключение

Таким образом, нам удалось синтезировать кестерит Cu_2ZnSnS_4 провести рентгенофазовый анализ, подтверждающий результаты синтеза. В настоящей работе были исследованы температурные зависимости электропроводности поликристаллических образцов Cu_2ZnSnS_4 . Анализ этих зависимостей показывает, что поведение сопротивления образца Cu_2ZnSnS_4 в температурном интервале $60\text{-}180\ K$ подчиняется механизму прыжковой проводимости Мотта с переменной длиной прыжка.

Часть результатов приведенных в настоящей работе была получена в рамках выполнения Государственного задания 2.3309.2011.

Список литературы

- 1. Lewerenz, H.-J.; Jungblut, H. Photovoltaik Grundlagen und Anwendungen. Springer-Verlag, 1995.
- 2. Плеханов С.И., Наумов А.В. Оценка возможностей роста производства солнечных элементов на основе CdTe, CIGS и GaAs/Ge в период 2010-2025 гг. ОАО НПП «Квант», 2010.
- 3. Photovolt / I. Repins, M. A. Contreras, B. Egaas, C. DeHart, J. Scharf, C. L. Perkins, B. To, and R. Noufi Prog. // Res. Appl. 2008. N 16. 235c.
- 4. Tsuji I., Shimodaira Y., Kato H., Kobayashi H., and Kudo A. $\!\!/\!\!/$ Chem. Mater. 22, 1402, 2010.
- Ikeda S., Nakamura T., Harada T., and Matsumura M., Phys. Chem. Chem. Phys. 12, 13943, 2010.
- 6. Влияние различного упорядочения в слоях металлов на электронную энергетическую структуру Cu2ZnSnS4 / Б.В. Габрельян, А.А. Лаврентьев, И.Я. Никифоров. 2012.
- 7. Thermal decomposition of thiourea complexes of Cu(I), Zn(II), and Sn(II) chlorides as precursors for the spray pyrolysis deposition of sulfide thin films / J. Madarasz, P. Bombicz, M. Okuya, S. Kaneko. // Solid State Ionics. 2001.
- 8. Tanaka K., Moritake N., Uchiki H. Preparation of Cu2ZnSnS4 thin films by sulfurizing sol–gel deposited precursors // Solar Energy Materials & Solar Cells. 2007. N 91. C. 1199–1201.
- 9. Mott N. and Davies E.A. Electron Processes in Non-Crystalline Materials, Clarendon, Oxford, 1979; Mott N.F., Metal-Insulator Transitions, Taylor and Francis, London, 1990.
- 10. Shklovskii B.I. and Efros A.L. Electronic Properties of Doped Semiconductors, Springer, Berlin, 1984.
- 11. Transport Properties of Cu2ZnSnS4, Moldavian Journal of the Physical Sciences / M. Guc, K.G. Lisunov, A. Nateprov, S. Levcenko, V. Tezlevan, and E. Arushanov, V. 11, № 1-2, (2012), pp. 41-51.
- 12. Laiho R., Lisunov K.G., L'ahderanta E., Petrenko P.A., Salminen J., Shakhov M.A., Safontchik M.O., Stamov V.N., Shubnikov M.L., Zakhvalinskii V.S. J. Phys.: Cond. Matter 14, 8043 (2002).

ПОЛУЧЕНИЕ И СВОЙСТВА РАЗБАВЛЕННОГО МАГНИТНОГО ПОЛУПРОВОДНИКА $(\text{CD}_{1:X:Y}\text{ZN}_{\chi}\text{MN}_{\gamma})_{3}\text{AS}_{2}$

 1 Захвалинский В.С., 1 Ву Ван Туан, 1 Пилюк Е.А., 2 Петренко П.А.

¹Белгородский государственный национальный исследовательский университет, Белгород, e-mail: zakhvalinskii@bsu.edu;
²Institute of Applied Physics, Academy of Science of Moldova, Kishinev

Разбавленные магнитные полупроводники (РМП), представляя собой неупорядоченные магнитные системы, обнаруживают переход в фазу спинового стекла, образование антиферромагнитных кластеров, демонстрируют интересные фотомагнитные, магнитооптические эффекты и особенности в явлениях переноса. Многокомпонентность этих соединений позволяет варьировать их основные параметры в широких пределах путем изменения состава твёрдых растворов [1-3].

Монокристаллы ($\mathrm{Cd}_{1-x-y}\mathrm{Zn}_x\mathrm{Mn}_y)_3\mathrm{As}_2$ (x+y=0,4, $0 \ge y \ge 0,08$) были получены модифицированным методом Бриджмена. Методом рентгенофазового анали-

за установлено, что все исследованные образцы были однофазными и имели тетрагональную сингонию, пр.гр. P4,/nmc.

На основании результатов исследования температурных зависимостей электропроводности и коэффициента Холла нами были рассчитаны концентрации и подвижности носителей заряда для всех исследованных образцов в магнитном поле 1 Тл.

При температуре 77 К, в магнитном поле 1 Тл, наблюдается смена знака коэффициента Холла, что указывает на переход от дырочной к электронной проводимости уже при содержании Мп y = 0.02, а увеличение его дальнейшей концентрации приводит к росту концентрации свободных электронов n от $1.4\cdot10^{16}\,\mathrm{cm}^{-3}(y=0.04)$ до $1.4\cdot10^{18}\,\mathrm{cm}^{-3}(y=0.08)$.

В ранее исследованных образцах $(Cd_{1.x-y}Zn_xMn_y)_3As_2$ (x+y=0,2, $0 \ge y \ge 0,08)$ и (x+y=0,3, $0 \ge y \ge 0,08)$ смены знака носителей заряда с увеличением концентрации Мп не наблюдалось [4].

Список литературы

- 1. Furdyna J.K. Diluted magnetic semiconductors // J. Appl. Phys. 1988. Vol. 64, N2 4. p. R29-R64.
- 2. Diluted Magnetic Semiconductors, Ser., Semiconductors and semimetals, Vol. 25, Ed. By J.K.Furduna and J.Kossut, Academic Press. Inc. (London) LTD, 1988. p.410.
- 3. Semimagnetic Semicoductors and Diluted Magnetic Semiconductors, Ed. By Averous M. and Balkanski M., Plenum Press, New York and London, 1991, p. 274.
- 4. Magnetotransport of (Cd1-x-y ZnxMny)3As2 under pressure / R. Laiho, K.G. Lisunov, M.L. Shubnikov, V.N. Stamov, and V.S. Zakhvalinskii, phys. stat. sol. (b) 211, (1999), p. 559.

ПОЛУЧЕНИЕ И ИССЛЕДОВАНИЕ ЭЛЕКТРОПРОВОДНОСТИ ПЕРОВСКИТА $\mathsf{LA}_{0,7}\mathsf{CA}_{0,3}\mathsf{MN}_{0,5}\mathsf{FE}_{0,5}\mathsf{O}_3$

¹Захвалинский В.С., ¹Та Тху Чанг, ²Петренко П.А.

¹Белгородский государственный национальный исследовательский университет, Белгород, e-mail: zakhvalinskii@bsu.edu;

 2 Институт прикладной физики $ar{A}H$ Молдовы, Кишинёв

Резкое изменение сопротивления $\rho(T)$, сопровождающееся переходом парамагнетик-ферромагнетик (ПМ-ФМ), явилось одной из главных причин возобновления интереса к перовскитным магнитам [1, 2], в то время как ранние работы относятся к 1950-м годам [3, 4]. После открытия эффекта колоссального магнетосопротивления (КМС), различные типы магнитного упорядочения [2, 5-7], переход металлдиэлектрик [1-5], зарядовое упорядочение [8-10], фазовое расслоение [11] интенсивно исследуются в манганитах и родственных материалах. Центральную роль в свойствах перовскитных манганитов играют механизмы двойного объема в комплексе Mn^{3+} —О- Mn^{4+} и эффект Яна-Теллера, связанный с присутствием ионов Mn^{3+} [3, 4, 12].

Частичное замещение La^{3+} на двухвалентные ионы (A=Ca, Sr, Ba, Pb) в легированных дырками манганитах $La_{1,*}A_{\times}MnO_{3}$ вызывает отклонение от 180° угла Mn-O-Mn и модификацию длин связи Mn-O в структуре перовскита и соотношение ионов Mn³⁺/Mn⁴⁺, что влияет на ферромагнитное упорядочение, связанное с механизмом двойного обмена (ДО) [13]. Замещение ионов Mn³⁺ ионами Fe^{3+} [14-16] с радиусом, близким к радиусу Mn³⁺, воздействует на зарядовое упорядочение и двойное обменное взаимодействие. Считается, что механизм двойного обмена связанный с переносом заряда между ионами в це-

почке ${\rm Mn^{3+}-O^{2-}-Mn^{4+}}$ является основным механизмом ответственным за эффект КМС.

Целью настоящей работы было определение влияния 50% замещения ионов Мп нионми Fe на электропроводность и магнетосопротивление манганита перовскита $\text{La}_{0.7}\text{Ca}_{0.3}\text{MnO}_3$. Выбор объекта исследования обусловлен тем, что кальций замещённый перовскит состава $\text{La}_{0.7}\text{Ca}_{0.3}\text{MnO}_3$ демонстрирует эффект КМС близкий к максимальному [1,2].

Эксперимент

Образец $La_{0,7}Ca_{0,3}Mn_{0,5}Fe_{0,5}O_3$ был синтезирован с применением стандартной твердотельной керамической технологии [7]. Стехиометрические смеси La_2O_3 , $CaCO_3$, MnO_2 , и Fe_2O_3 отжигались в воздухе

при температуре 1200°С в чтение 3-4 часа (2 раза с промежуточным измельчением) и затем при температуре 1320°С в чтение 5-6 часов (2 раза с промежуточным измельчением). Полученные порошки были спрессованы в таблетки под давлением 2000 кг/см². Таблетка отжигалась при температуре 1375°С в чтение 22 часов.

Был проведен рентгенофазовый анализ образца на диффрактометре Rigaku IV на порошке, съёмка θ –2 θ , в диапазоне углов 10-100 град., шаг 0,04 град., скорость 2 град./мин., фильтр Ni (K_{β}), Cu K_{α} λ = 1,54056 Å, без монохроматора, в геометрии Брен-Брентано. Полученная порошковая диффрактограмма приведена на рис. 1.

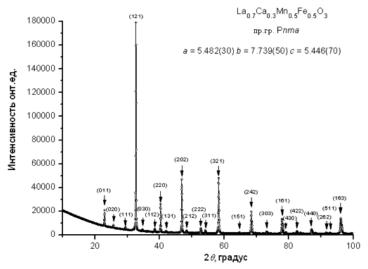


Рис. 1. Спектр порошковой дифракции образца $La_{0.7}Ca_{0.3}Mn_{0.5}Fe_{0.5}O_{3}$

Определение индексов Миллера и уточнение параметров элементарной ячейки проведено на базе данных о кристаллической структуре $La_{0.69}Ca_{0.31}Mn_{0.96}Fe_{0.04}O_3$ (пр.гр. Рnma, a=5,447(2), b=7,709(3), c=5,467(3)). [ICSD Database, Version 2009-1, Ref. code 157976]. Параметры элементарной ячейки уточнялись в комплексе программ PDP-11 [C. Segre, IIT Physics Dept., 3301 S. Dearborn St., Chicago, IL 60161,USA]. Образец $La_{0.7}Ca_{0.3}Mn_{0.5}Fe_{0.5}O_3$ имел орторомбическую сингонию, пр.гр. $Pnma\ c$ параметрами a=5,482(30), b=7,739(50), c=5,446(70).

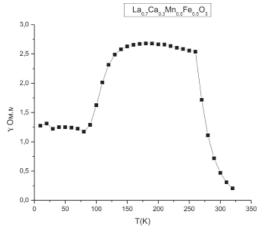


Рис. 2. Температурная зависимость удельного сопротивления образца $La_{o,7}Ca_{o,3}Mn_{o,5}Fe_{o,5}O_{,3}$ в диапазоне температур 10-320 K

Исследования температурной зависимости удельного электросопротивления $\rho(T)$ были сделаны традиционным четырехзондовым методом в диапазоне температур $10 < T < 320 \ \mathrm{K}$ в режимах нагрева и охлаждения образца, в нулевом магнитном поле и в поле $B=1 \ \mathrm{Tn}$. Температурный гестерезис и магнетосопротивление в исследованном интервале температур и магнитных полей обнаружены не были. Результаты исследования сопротивления образца при охлаждении в нулевом магнитном поле приведены на рис. 2.

Обсуждение результатов

Методом традиционной твёрдофазной технологии нами был получен керамический образец перовскита $La_{0.7}Ca_{0.3}Mn_{0.5}Fe_{0.5}O_3$. Качество полученного материала контролировалось методом порошковой диффрактометрии. Было установлено, что полученный образец $La_{0.7}Ca_{0.3}Mn_{0.5}Fe_{0.5}O_3$ был однофазным, имел орторомбическую сингонию, пр. гр. Рпта с параметрами a = 5.482(30), b = 7.739(50), c = 5.446(70).Исследование температурной зависимости удельной электропроводности показали отсутствие отрицательного магнетосопротивления в диапазоне температур 10 < T < 320 K и магнитных полях до 1 Тл. В то время как в нелегированном железом $La_{0.7}Ca_{0.3}MnO_{3}$ [1, 2] и в слабо легированных $La_{0.7}Ca_{0.3}Mn_{1-x}Fe_{x}O_{3}$ твёрдых растворах [17, 18] эффект колоссального магнетосопротивления выраженный в уменьшении удельного сопротивления с увеличением внешнего магнитного поля наблюдается. Уменьшение сопротивления связано с ростом ферромагнитного упорядочения и уменьшения рассеяния при прыжках носителей заряда задействованных в механизме двойного обмена. Можно предположить, что замена ионов Mn^{3+} на ионы Fe^{3+} полностью нарушила перенос носителей заряда в цепочке Mn^{3+} – O^{2-} – Mn^{4+} , поскольку ионы Fe^{3+} в механизме двойного обмена не учавствуют.

Список литературы

- 1. Schiffer P., Ramirez A.P., Bao W., Cheong S-W. Phys. Rev. Lett. 75, 3336 (1995).
- Chahara K., Ohno T., Kasai M., Kozono Y. Appl. Phys. Lett. 63,1990 (1993).
 - 3. Zener C. Phys. Rev. 82, 403 (1951).
 - 4. Goodenough J.B. Phys. Rev. 100, 564 (1955)
 - 5. Ramirez A.P., Phys J.: Condens. Matter 9, 8171 (1997).
- 6. Laiho R., Lahderanta E., Saiminen J., Lisunov K.G., Zakhvalinskii V.S. Phys. Rev. B 63, 094405 (2001).
- 7. Laiho R., Lisunov K.G., L'ahderanta E., Petrenko P., Salminen J., Stamov V.N., Zakhvalinskii V.S. J. Phys.: Condens. Matter 12, 5751 (2000).
 - amov V.N., Zakhvalinskii V.S. J. Phys.: Condens. Matter 12, 5751 (200 8. Chen C.H., Cheong S.-W. Phys. Rev. Lett. 76, 4042 (1996).
- 9. Roy M., Mitchell J.F., Ramirez A.P., Schiffer P. J. Phys.: Condens. Matter 11, 4843 (1999).
 - 10. Moritomo Y. Phys. Rev. B 60, 10 374 (1999).
- 11. Hennion M., Moussa F., Biotteau G., Rodriguez-Carvajal J., Pinsard L., Revcollevschi A. Phys. Rev. Lett. 81, 1957 (1998).
- 12. Millis A.J., Littlewood P.B., Shraiman B.I. Phys. Rev. Lett. 74, 5144 (1995).
- 13. Hwang H.Y., Cheong S.-W., Radaelli P.G., Marezio M., Batlogg B. Phys. Rev. Lett. 75, 914 (1995).
- 14. Righi L., Gorria P., Insausti M., Guti'errez J., Barandiar J.M. an. J. Appl. Phys. 81, 5767 (1997).
- 15. Ahn K.H., Wu X.W., Liu K., Chien C.L. Phys. Rev. B 54, 15 299 (1996).
- 16. Chen X., Wang Z., Li R., Shen B., Zhan W., Sun J., Chen J., Yan Ch. J. Appl. Phys. 87, 5594 (2000).
- 17. Laiho R., Lisunov K.G., L'ahderanta E., Salminen J., Shakhov M.A., Stamov V.N., Petrenko P.A., Zakhvalinskii V.S. J. Phys. Chem. Solids 64, 1573 (2003).
- 18. Laiho R., Lisunov K.G., L'ahderanta E., Petrenko P.A., Salminen J., Shakhov M.A., Safontchik M.O., Stamov V.N., Shubnikov M.L., Zakhvalinskii V.S. J. Phys.: Condens. Matter 14, 8043 (2002).

ПОЛУЧЕНИЕ И ИССЛЕДОВАНИЕ ЭЛЕКТРОПРОВОДНОСТИ CU,SNS,

Захвалинский В.С., Фам Тхи Тхао, Нгуен Тхи Тхам Хонг, Xмара А.Н.

Белгородский государственный национальный исследовательский университет, Белгород, e-mail: thaopham.bel@gmail.com

В настоящее время, энергичной проблемой является глобальная проблема. Поэтому задача, которая стоит перед людьми, это поиск новых экологически

чистых источников энергий в качестве традиционных топлив. Среди наиболее перспективных источников экологически чистой энергии важное место занимают фотоэлектрические полупроводниковые преобразователи (ФЭПП) солнечной энергии. Достоинством этих устройств является безотходность технологии преобразования энергии и относительно простая конструкция, что позволяет использовать их в самых различных климатических условиях, включая работу на космических аппаратах. К недостаткам ФЭПП, следует отнести низкие значения коэффициента полезного действия и высокую стоимость получаемой энергии.

Выходом из сложившийся ситуации является применение новых полупроводниковых материалов в качестве поглощающего слоя. В ряде исследований [1, 2] было установлено, что Cu_2SnS_3 является хорошим кандидатом на использование в качестве p — полупроводникового поглощающего свет слоя.

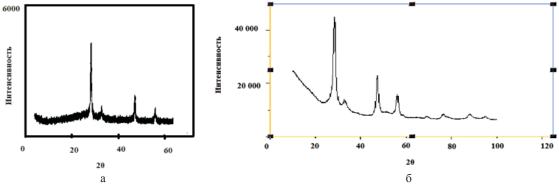
В настоящей работе описана технология получения и приведены результаты исследования температурных зависимостей электропроводности поликристаллических образцов Cu₅SnS₃.

Эксперимент

Синтез Cu₂SnS₃ был осуществлён методом пиролитического разложения стехиометрической смеси солей CuCl₂·H₂O (0,0855 г), SuCl₂·H₂O (2,26 г), SC(NH₂)₂ (2,28 г) путём растворения их в 50%-м этиловом спирте при интенсивном перемешивании до однородного раствора. Полученный раствор подвергался сушке при температуре 75°C в течение двух суток. Для гомогенизации, сухой порошок был измельчён в ступке. Затем полученный порошок отжигали в вакуумной печи при 400°C в течение получаса.

Был проведен рентгенофазовый анализ образца на диффрактометре Rigaku IV на порошке, съёмка θ –2 θ , в диапазоне углов 10-100 град., шаг 0,04 град., скорость 2 град./мин., фильтр Ni (K_{β}), Cu K_{α} λ = 1,54056 Å, без монохроматора, в геометрии Брен-Брентано. Полученная порошковая диффрактограмма приведена на рис. 1.

Электропроводность была исследована на прессованных поликристаллических образцах в форме прямоугольного параллелепипеда 2,66×8×1,3 мм. Измерения были проведены четырёхзондовым методом, в диапазоне температур от 10 до 320 К.



 $Puc.\ 1.\ C$ пектр порошковой дифракции образца Cu_2SnS_3 : a — рентгеновский спектр Cu_2SnS_3 в работе [3]: b — рентгеновский спектр синтезированного материала Cu_2SnS_3

Результаты эксперимента и обсуждение

При сравнении графиков представленных на рис. 1 мы видим, что положение основных пиков зависимости полученной в работе [3] (см. рис. 1(а))

и полученной нами (см. рис. 1(в)) полностью совпадают. Этот факт подтверждает факт синтеза $\mathrm{Cu_2SnS_3}$ методом пиролитического разложения стехиометрической смеси хлоридов компонентов и тиомочевины.