06.1

Магнитные характеристики нанокомпозита на основе ферритов висмута

© И.В. Плешаков, М.П. Волков, Н.А. Ломанова [¶], Ю.И. Кузьмин, В.В. Гусаров

Физико-технический институт им. А.Ф. Иоффе РАН, Санкт-Петербург, Россия

¶ E-mail: natus@mail.ioffe.ru

Поступило в Редакцию 6 июня 2020 г. В окончательной редакции 27 июля 2020 г. Принято к публикации 27 июля 2020 г.

Изучены процессы намагничивания нанокомпозита $BiFeO_3 - Bi_2Fe_4O_9$, полученного методом глициннитратного горения. Показано, что магнитные характеристики индивидуальных соединений $BiFeO_3$ и $Bi_2Fe_4O_9$ и композита существенно различаются. Новые свойства синтезированного вещества связываются с наличием обменного взаимодействия на границах раздела между фазами.

Ключевые слова: магнитные свойства, железосодержащие сложные оксиды висмута, нанокомпозиты.

DOI: 10.21883/PJTF.2020.21.50192.18414

Среди тех областей физики конденсированных сред, которые ориентированы на создание новых магнитных материалов, в последнее время выделилось направление, посвященное исследованию многофазных систем, состоящих из соединений с разным типом магнитного порядка [1-5]. Так, в работах [1,2] сообщается о том, что нанокомпозиты на основе перовскитоподобного ортоферрита висмута ${\rm BiFeO_3}$ и муллитоподобного феррита ${\rm Bi_2Fe_4O_9}$ демонстрируют эффекты, связанные с обменным взаимодействием на границе раздела этих фаз. Вопросы об особенностях их формирования, природе взаимодействия и деталях механизма связи между их магнитными подсистемами сейчас широко обсуждаются в научной литературе.

Целью настоящей работы является проведение сравнительного анализа магнитных характеристик нанокомпозита $BiFeO_3-Bi_2Fe_4O_9$, отдельных соединений $BiFeO_3$ и $Bi_2Fe_4O_9$, а также их смеси, полученных описанным далее способом.

Образцы синтезировались методом глицин-нитратного горения с использованием в качестве исходных реагентов нитрата висмута, нитрата железа и глицина. Продукты горения подвергались термообработке последовательно при 350 и 550°C, на каждом этапе в течение одного часа (аналогично методике, описанной в [6]). Соотношение реагентов подбиралось таким образом, чтобы получить либо индивидуальные соединения $BiFeO_3$ и $Bi_2Fe_4O_9$, либо состав $BiFeO_3$ — $Bi_2Fe_4O_9$ с массовым соотношением $BiFeO_3$: $Bi_2Fe_4O_9 = 1:1$. Кроме того, в этом же соотношении из индивидуальных соединений $BiFeO_3$ и $Bi_2Fe_4O_9$ была приготовлена механическая смесь. Далее для повышения качества кристаллизации все образцы дополнительно термообрабатывались при 650° C в течение 20 min.

Фазовый состав этих материалов определялся на дифрактометре XRD-7000 Shimadzu (CuK_{α} -излучение). Рентгеновские дифрактограммы образцов композита и

смеси представлены на рис. 1. В целом фазовый состав всех образцов соответствовал заданному синтезом. На дифрактограммах образцов композита и смеси фиксируются только рефлексы фаз BiFeO₃ (PDF 14-181)

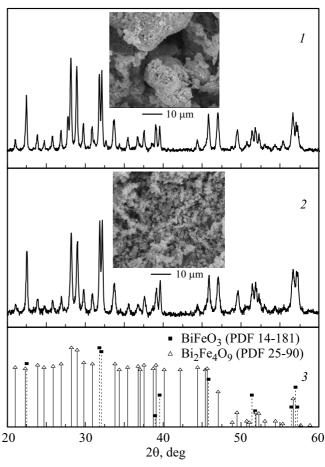


Рис. 1. Рентгеновские дифрактограммы композита (I) и смеси (2), штрих-диаграммы фаз BiFeO₃ и Bi₂Fe₄O₉ (3). На вставках приведены СЭМ-изображения.

Образец	d, nm		D, μm
	BiFeO ₃	Bi ₂ Fe ₄ O ₉	D, μ iii
Bi ₂ Fe ₄ O ₉	_	60 ± 3	0.6 ± 0.1
$BiFeO_3$	70 ± 2	_	0.2 ± 0.1
Смесь	62 ± 3	37 ± 4	0.3 ± 0.1
Композит	70 ± 2	75 ± 2	1.0 ± 0.1

Размерные характеристики образцов

и ${\rm Bi_2Fe_4O_9}$ (PDF 25-90), параметры элементарных ячеек которых во всех образцах совпадают с литературными данными [1,6,7]. В образце на основе ${\rm BiFeO_3}$ были обнаружены следы примесей (например, ${\rm Bi_25FeO_{39}}$, $\sim 5\%$), не вносящих существенного вклада в величину полной намагниченности [3]. Средние размеры кристаллитов d всех синтезированных образцов, определенные по формуле Шеррера, приведены в таблице, из которой видно, что они имеют небольшие различия, зависящие от фазового состава, что может быть связано с технологически обусловленными пространственными ограничениями роста.

Микроструктура и элементный состав исследовались методами сканирующей электронной микроскопии (СЭМ) и элементного энергодисперсионного микросанализа на сканирующем электронном микроскопе FEI Quanta 200 с приставкой EDAX. Было установлено, что порошки синтезированных веществ состоят из пористых агрегатов (см. вставки к рис. 1). Средний размер частиц *D*, определенный по СЭМ-изображениям образцов в программном комплексе ImageJ, приведен в таблице. В состав частиц, таким образом, входит значительное количество нанокристаллов (от нескольких десятков до нескольких тысяч). Анализ элементного состава по площади образцов показал, что в пределах погрешности метода соотношение элементов Ві: Fe соответствует номинальному.

Магнитные измерения проводились с помощью вибрационного магнитометра PPMS Quantum Design, на котором для всех образцов были получены кривые намагничивания M(H) (M — удельная намагниченность, H — напряженность магнитного поля) при температурах T=5 и 300 K.

Результаты экспериментов для индивидуальных соединений, BiFeO $_3$ и Bi $_2$ Fe $_4$ O $_9$, показаны на рис. 2. Видно, что у Bi $_2$ Fe $_4$ O $_9$ (рис. 2, кривые I и I и д) намагниченность значительно больше, чем у BiFeO $_3$ (рис. 2, кривые I и I и I и I который, как известно, имеет пространственномодулированную антиферромагнитную спиновую структуру с периодом циклоиды I0 казывается близким к критическому (I0 казывается близким к критическому (I1 казывается близким к критическому (I2 казывается близким к критическому (I3 казывается или искажаться. Как следствие, BiFeO $_3$ 3 демонстрирует лишь небольшой магнитный отклик, по интенсивности практически одинаковый при обеих температурах, что соответствует

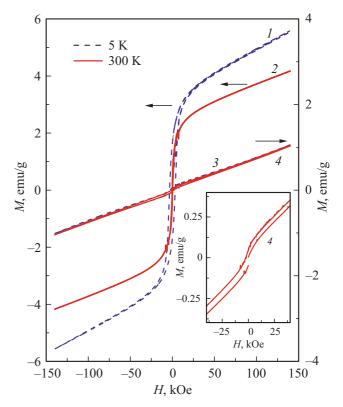


Рис. 2. Кривые намагничивания индивидуальных веществ $\mathrm{Bi}_2\mathrm{Fe}_4\mathrm{O}_9$ (*1, 2*) и BiFeO_3 (*3, 4*). На вставке — особенности петли M(H) BiFeO_3 в малых полях при 300 К.

данным ряда других работ [3–6,9]. На вставке к рис. 2 приведена кривая M(H) ортоферрита висмута в малых полях при $300\,\mathrm{K}.$

Согласно [10], магнетизм нанокристаллов Ві₂ Fe₄O₉ сильно зависит от d, причем считается, что объем кристаллитов упорядочивается антиферромагнитно (с достаточно высокой температурой Нееля), а моменты ионов оболочки образуют спиновое стекло. В нашем случае (рис. 2, кривые 1 и 2) кривые намагничивания этого образца при T=5 и $300\,\mathrm{K}$ подобны, что дает основание считать его магнитную структуру неизменяющейся в широком интервале температур (от гелиевой до комнатной). Наблюдавшееся здесь наибольшее значение намагниченности M_{max} (при $T = 5 \,\text{K}$ и $H = 15 \,\text{kOe}$) существенно ниже намагниченности насыщения, рассчитанной для парамагнетика с известной для $Bi_2Fe_4O_9$ концентрацией ионов Fe³⁺ в высокоспиновом состоянии с полностью замороженным орбитальным моментом, т.е. упорядочение этого вещества действительно предполагает наличие разориентированных спинов.

Как показывает рис. 3, кривые M(H) смеси (рис. 3, кривые I и 2) и суммы кривых (рис. 3, кривые I-I и 2-I), определенных для индивидуальных соединений при 5 и 300 K, практически совпадают (у смеси следует отметить только несколько увеличенное значение $M_{\rm max}$). Совершенно иной результат был получен для нанокомпозита (рис. 3, кривые 3 и 4). Видно, что при обеих

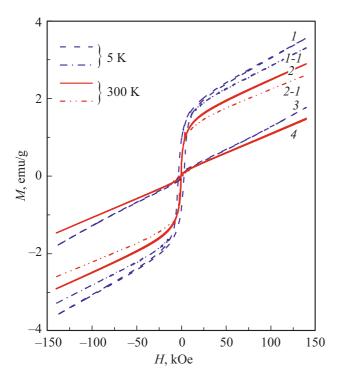


Рис. 3. Кривые намагничивания смеси (1,2) и композита (3,4). Кривые 1-1 и 2-1 получены сложением кривых M(H) индивидуальных соединений с соответствующей весовой поправкой.

температурах кривые намагничивания этого образца функционально отличаются от соответствующих кривых смеси и обладают практически идеальным подобием кривым M(H), зарегистрированным для BiFeO₃ (рис. 2, кривые 3 и 4), но со значительно бо́льшим $M_{\rm max}$ (обратим внимание на характерный излом петли в малых полях). В качестве физического механизма, объясняющего данный эффект, может быть предложен имеющий обменную природу частичный перенос магнитного состояния от $BiFeO_3$ на $Bi_2Fe_4O_9$ через границу между ними. Предлагаемая модель аналогична использованной в [1], где рассматривалось взаимодействие между магнитными моментами Ві₂ Fe₄O₉ и локальными нескомпенсированными моментами на границе антиферромагнетика BiFeO₃, опосредованное интерфейсом в виде спинового стекла. Различие состоит в том, что в [1] изучался материал, имеющий состав с небольшим содержанием Ві₂Fе₄O₉ с кристаллитами значительно меньших размеров d, чем у кристаллитов $BiFeO_3$. В нем также было зарегистрировано изменение магнитных характеристик, однако в нашем случае эффект взаимодействия проявился значительно сильнее и предположительно представлял собой распространение магнитного состояния одной из фракций на больший объем.

В нанокомпозите межфазный контакт происходит между нанообъектами (кристаллитами $BiFeO_3$ и $Bi_2Fe_4O_9$) с характерным размером d, что и определяет значительное изменение магнитного отклика данного материала (рис. 3, кривые 3 и 4). В противоположность

этому в смеси соприкасаются преимущественно большие частицы с размерами D, и возникающее изменение M(H) выражено очень слабо (рис. 3, кривые I и 2). Как уже отмечалось выше, в композитном материале кривые M(H) строго подобны таким же кривым для $\operatorname{BiFeO_3}$ (рис. 2, кривые 3 и 4), но при разных T они различаются по величине M_{\max} (рис. 3, кривые 3 и 4). Хотя конкретный механизм этого не вполне ясен, можно допустить, что параметры взаимодействия магнитных фракций зависят от температуры.

Качественная модель, принятая в работе для объяснения магнитных характеристик нанокомпозита ${\rm BiFeO_3-Bi_2Fe_4O_9}$, конечно, пока остается гипотетической, однако явления, обнаруженные нами экспериментально, убедительно показывают, что данный материал, по крайней мере для случая использованной технологии изготовления и при сравнимом объеме составляющих его фаз, проявляет необычные магнитные свойства, интересные с точки зрения физики и, возможно, полезные для практики.

Конфликт интересов

Авторы заявляют, что у них нет конфликта интересов.

Список литературы

- Maity T., Goswami S., Bhattacharya D., Roy S. // Phys. Rev. Lett. 2013. V. 110. N 10. P. 107201.
- [2] Maity T., Roy S. // J. Magn. Magn. Mater. 2020. V. 494. P. 165783.
- Ortiz-Quiñonez J.-L., Pal U., Villanueva M.S. // Inorg. Chem. 2018. V. 57. N 10. P. 6152–6160.
 DOI: 10.1021/acs.inorgchem.8b00755
- [4] Lomakin M.S., Proskurina O.V., Danilovich D.P., Panchuk V.V., Semenov V.G., Gusarov V.V. // J. Solid State Chem. 2020. V. 282. P. 121064. DOI: 10.1016/j.jssc.2019.121064
- [5] Беспрозванных Н.В., Ершов Д.С., Синельщикова О.Ю. // ЖОХ. 2019. Т. 89. В. 12. С. 1955–1960.
 DOI: 10.1134%2FS1070363219120211
- [6] Lomanova N.A., Tomkovich M.V., Sokolov V.V., Ugolkov V.L., Panchuk V.V., Semenov V.G., Pleshakov I.V., Volkov M.P., Gusarov V.V. // J. Nanopart. Res. 2018. V. 20. N 2. P. 17. DOI: 10.1007/s11051-018-4125-6
- [7] Almjasheva O.V., Lomanova N.A., Popkov V.I., Proskurina O.V., Tugova E.A., Gusarov V.V. // Nanosyst.: Phys. Chem. Math. 2019. V. 10. N 4. P. 428–437.
 DOI: 10.17586/2220-8054-2019-10-4-428-437
- [8] Sosnowska I., Peterlin-Neumaier T., Streichele E. // J. Phys.
 C. 1982. V. 15. N 23. P. 4835–4846.
 DOI: 10.1088/0022-3719/15/23/020
- [9] Ortiz-Quinonez J.L., Diaz D., Zumeta-Dube I., Arriola-Santamaría H., Betancourt I., Santiago-Jacinto P., Nava-Etzana N. // Inorg. Chem. 2013. V. 52. N 18. P. 10306–10317. DOI: 10.1021/ic400627c
- [10] Tian Z.M., Yuan S.L., Wang X.L., Zheng X.F., Yin S.Y.,
 Wang C.H., Liu L. // J. Appl. Phys. 2009. V. 106. N 10.
 P. 103912. DOI: 10.1063/1.3259392