05;06

Релаксорные свойства монокристаллов твердых растворов Na_{1/2}Bi_{1/2}TiO₃-KTaO₃

© И.П. Пронин, П.П. Сырников, Н.В. Зайцева,

Е.Ю. Каптелов, С.В. Сенкевич, Р.А. Кастро, В.В. Леманов

Физико-технический институт им. А.Ф. Иоффе РАН, Санкт-Петербург Российский государственный педагогический университет им. А.И. Герцена, Санкт-Петербург E-mail: petrovich@mail.ioffe.ru

Поступило в Редакцию 12 ноября 2013 г.

Впервые выращены монокристаллы твердого раствора Na_{1/2}Bi_{1/2}TiO₃-KTaO₃ (NBT-KT). Элементный состав монокристалла, определенный с помощью рентгеноструктурного анализа, соответствовал твердому раствору 0.81 NBT-0.19 KT. Температурные измерения диэлектрических характеристик показали, что кристаллы обладают ярко выраженными релаксационными свойствами.

Натрий-висмутовый титанат (NBT) относится к группе перовскитовых соединений, обладающих при комнатной температуре сегнетоэлектрическими свойствами. В последние годы этот материал рассматривается как эффективная замена титанату свинца [1-3]: при комнатной температуре величина спонтанной поляризации в нем достигает $\sim 45\,\mu\text{C/cm}^2$, а максимум диэлектрической проницаемости (температура Кюри T_c) соответствует 320°С [4,5]. Однако сегнетоэлектрические свойства материала сохраняются лишь до $T_d \approx 200^{\circ}$ С, а диапазон 200-320°C относится к области существования антисегнетоэлектрической фазы [4-7]. В силу невысокого среднего значения ионного радиуса атомов Na и Bi, занимающих кубооктаэдрические положения в перовскитовой решетке, и соответственно невысокого значения параметра псевдокубической решетки ($a = 0.38880 \,\mathrm{nm}$) в кристалле NBT при нагревании наблюдаются 2 структурных (антиферродисторсионных) фазовых перехода (при ≈ 290 и $\approx 540^{\circ}$ C), связанные с поворотом кислородных октаэдров. Согласно [8,9], при комнатной температуре сегнетоэлектрическая фаза NBT обладает ромбоэдрически искаженной решеткой, однако авторы [10] считают, что ее симметрия носит моноклинный характер.

50

В твердых растворах NBT с сегнетоэлектриками, у которых кристаллическая решетка тетрагонально искажена (BaTiO₃, K_{1/2}Bi_{1/2}TiO₃, PbTiO₃, KNbO₃), наблюдается морфотропная фазовая граница, в области которой пьезоэлектрические и электромеханические параметры предварительно поляризованных керамических образцов достигают максимума [1–3,5,11,12]. Наибольший пьезоотклик был обнаружен в твердых растворах NBT с титанатом бария (при добавлении $\approx 5\%$ BaTiO₃) [1–3], однако величины пьезокоэффициентов пока что не достигают уровня значений, присущих твердым растворам PZT.

Твердые растворы NBT с перовскитовыми соединениями, не обладающими сегнетоэлектрическими свойствами, такими как SrTiO₃, KTaO₃ или CaTiO₃, могут представлять практический интерес в качестве конденсаторных материалов или материалов с высокой нелинейностью. Вышеупомянутые несегнетоэлектрики при комнатной температуре отличаются очень низкими диэлектрическими потерями. Можно рассчитывать на то, что твердые растворы этих соединений с NBT при смещении температуры Кюри в область отрицательных температур по шкале Цельсия могут рассматриваться как перспективные материалы для CBЧ-электроники.

Практически все твердые растворы на основе NBT в той или иной степени проявляют релаксорные свойства. В ряде работ показано, что эти свойства наиболее заметны в области существования антисегнетоэлектрической фазы [2,3,6,7].

Целью данной работы являлось выращивание монокристаллов ранее неисследованных твердых растворов $Na_{1/2}Bi_{1/2}TiO_3-KTaO_3$ (NBT-KT), изучение их кристаллической структуры и диэлектрических свойств.

Танталат калия KTaO₃ относится к перовскитовым материалам, не обладающим сегнетоэлектрическими свойствами. Тем не менее по аналогии с твердыми растворами KNbO₃-KTaO₃ можно было ожидать, что твердые растворы NBT-KT в широком интервале концентраций кристаллизуются в структуре перовскита и проявляют сегнетоэлектрические свойства.

Монокристаллы выращивались по методу "раствор в расплаве". Предварительно приготавливалась шихта монокристалла твердого раствора состава 0.75 NBT-0.25 KT. Шихта обжигалась при температуре 1000°С на воздухе, выдержка составляла 5 h. Для выращивания монокристаллов соотношение шихты и растворителя составляло 100/20.

В качестве растворителя использовались исходные реактивы Na₂CO₃, Bi₂O₃ и K₂CO₃. Приготовленная шихта и реактивы перемешивались механически. Состав загружался в платиновый тигель, который помещался в высокотемпературную камеру, где состав нагревался до максимальной температуры 1350°C и выдерживался в течение нескольких часов. Снижение температуры осуществлялось со скоростью 2°/h до 1000°C, а затем со скоростью 50°/h. Выращенные кристаллы представляли собой прозрачные сростки с кубической огранкой светло-желтого цвета. Отдельные монокристаллы достигали размеров 6 × 3 × 3 mm. Твердость по Моосу соответствовала 5.

На рис. 1 представлены рентгеновские порошкограммы синтезированных кристаллов (рис. 1, a), а также кристаллов натрий-висмутового титаната (рис. 1, b) и танталата калия (рис. 1, c). Измерения проводились на автоматизированном рентгеновском дифрактометре ДРОН-3. При комнатной температуре кристаллическая структура твердого раствора представляла собой чистый перовскит без каких-либо примесей посторонних фаз. Параметр псевдокубической решетки твердого раствора составлял a = 0.39077 nm. В соответствии с законом Вегарда состав выращенных кристаллов был определен как 0.81 NBT-0.19 KT.

Для измерения электрических характеристик на противоположные грани кристаллов методом магнетронного распыления наносились золотые электроды. Температурные зависимости диэлектрической проницаемости (ε) и диэлектрических потерь (tg δ) были получены с использованием диэлектрического спектрометра Nanocontrol 41 и измерителя иммитанса E7-20. К образцам прикладывалось измерительное поле 1 V. Частота измерений варьировалась в интервале $10^2 - 10^8$ Hz, а диапазон температур составлял — $100 - 200^{\circ}$ C.

В сравнении с NBT, у которого величина диэлектрической проницаемости в максимуме ε_m была несколько выше 3000, максимальные значения ε_m у твердого раствора составляли 800–900 в зависимости от частоты измерения (рис. 2). Характер температурных зависимостей свидетельствовал о сильном размытии сегнетоэлектрического фазового перехода. Средняя температура Кюри T_m при $f = 10^2$ Hz составляла 10° C (кривая 1 на рис. 2, b), в то время как при $f = 10^8$ Hz величина T_m превышала 100° C (кривая 4). На вставке рис. 2, b представлена частотная зависимость $T_m(f)$, свидетельствующая о проявлении в кристаллах отчетливых релаксорных свойств. Однако характер диаграммы Коула–Коула показал, что диэлектрическая релаксация происходит, по всей видимости, в очень широком диапазоне частот.



Рис. 1. Дифрактограммы порошков монокристаллов $Na_{1/2}Bi_{1/2}TiO_3 - KTaO_3(a)$, $Na_{1/2}Bi_{1/2}TiO_3(b)$ и KTaO₃(c).

Можно полагать, что замещение ионов натрия ионами калия, имеющими больший ионный радиус, должно приводить к уменьшению температуры перехода в кубическую фазу. Однако в исследуемом диапазоне



Рис. 2. Температурные зависимости диэлектрических потерь и диэлектрической проницаемости монокристаллов NBT-KT в интервале частот $10^2 - 10^8$ Hz. На вставке: частотная зависимость максимума диэлектрической проницаемости ε_m .

температур каких-либо аномалий на температурной зависимости $\varepsilon(T)$, связанных с присутствием структурных (антиферродисторсионных) переходов, обнаружить не удалось. Для идентификации этих переходов

необходимо проведение исследований оптических свойств кристаллов (характера доменной структуры и температурных измерений показателя преломления).

Диэлектрические потери в кристаллах при комнатной температуре и выше составляли доли процентов (рис. 2, *a*), в частности, на частоте 1 MHz их величина опускалась до значений $\sim (2-3) \cdot 10^{-3}$ при 150°C. Увеличение tg δ на высоких частотах вызвано смещением средней температуры Кюри в область 100°C. Очевидно, что для поиска материалов с высокой диэлектрической нелинейностью и низкими потерями в параэлектрической фазе требуется выращивание монокристаллов твердых растворов NBT–KT с большим содержанием танталата калия.

Список литературы

- Takenaka T., Maruyama K., Sakata K. // Jpn. J. Appl. Phys. 1991. V. 30. P. 2236–2239.
- [2] Gomah-Pettry J.-R., Said S., Marchet P., Mercurio J.-P. // J. Europ. Ceram. Soc. 2004. V. 24. P. 1165–1169.
- [3] Abazari M., Safari S., Bharadwaja S.N., Trolier-McKinstry S. // Appl. Phys. Lett. 2010. V. 96. P. 082 903.
- [4] Пронин И.П., Сырников П.П., Исупов В.А., Смоленский Г.А. // Письма в ЖТФ. 1979. Т. 5. В. 12. С. 705–709.
- [5] Isupov V.A. // Ferroelectrics. 2005. V. 315. P. 123-147.
- [6] Sakata K., Masuda Y. // Ferroelectrics. 1974. V. 7. P. 347-349.
- [7] Tan X., Ma Ch., Frederick J., Beckman S., Webber K.G. // J. Am. Ceram. Soc. 2011. V. 94. P. 4091–4107.
- [8] Zvirgzds J.A., Kapostin P.P., Zvirgzde J.V., Kruzina T.V. // Ferroelectrics. 1982.
 V. 40. N 1. P. 75–77.
- [9] Vachrushev S.B., Isupov V.A., Okuneva N.M., Kviatkovsky B.E., Pronin I.P., Smolensky G.A., Syrnikov P.P. // Ferroelectrics. 1985. V. 63. N 1. P. 153–160.
- [10] Aksel E., Forrester J.S., Jones J.L., Thomas P.A., Page K., Suchomel M.R. // Appl. Phys. Lett. 2011. V. 98. P. 082 903.
- [11] Зайцева Н.В., Исупов В.А., Парфенова Н.Н., Пронин И.П., Шаплыгина Т.А. // Неорган. материалы. 1990. Т. 26. В. 9. С. 1905–1908.
- [12] Ishii H., Nagata H., Takenaka T. // Jpn. J. Appl. Phys. 2001. V. 40. P. 5660– 5663.