12,11

Структурный переход и температурные зависимости коэффициентов теплового расширения NaNO₃, внедренного в нанопористое стекло

© А.А. Набережнов¹, О.А. Алексеева², А.В. Кудрявцева², Д.Ю. Чернышов^{2,3}, Т.Ю. Вергентьев⁴, А.В. Фокин¹

 ¹ Физико-технический институт им. А.Ф. Иоффе, Санкт-Петербург, Россия
² Санкт-Петербург, Россия
³ European Synchrotron Radiation Facility, Гренобль, Франция
⁴ ОАО "Морион", Санкт-Петербург, Россия
E-mail: alex.nabereznov@mail.ioffe.ru

Поступила в Редакцию 11 ноября 2021 г. В окончательной редакции 11 ноября 2021 г. Принята к публикации 13 ноября 2021 г.

Методом дифракции синхротронного излучения в широком температурном диапазоне при нагреве исследована температурная эволюция кристаллической структуры нанокомпозитного материала, полученного при внедрении нитрата натрия NaNO₃ из расплава под давлением в нанопористое щелочно-боросиликатное стекло со средним диаметром пор 7 nm. Анализ экспериментальных дифрактограмм выявил значительное уменьшение температуры структурного (ориентационного) перехода более, чем на 50 K (до 496 K) по сравнению с массивным нитратом натрия. Из температурной зависимости интенсивности сверхструктурного пика (113) получена зависимость критического индекса $\beta(T)$ для этого перехода и обнаружено существенное отличие от критического индекса для массивного материала в температурном диапазоне от 455 K до температуры перехода. Из анализа уширения брэгговских рефлексов получена оценка среднего размера (~40 nm) наночастиц нитрата натрия в порах. Установлено увеличение линейного коэффициента теплового расширения вдоль направления [001] в наночастицах NaNO₃ по сравнению с массивным материалом при температурах выше 450 K.

Ключевые слова: пористые стекла, фазовые переходы, нанокомпозитные материалы, дифракция синхротронного излучения, нитрат натрия, ограниченная геометрия, структура, размерные эффекты.

DOI: 10.21883/FTT.2022.03.52098.239

1. Введение

Физические свойства систем, состоящих из сверхмалых частиц, фазовые переходы и происходящие в них критические явления интенсивно исследуются в последние десятилетия. Нанокомпозитные материалы (НКМ) на их основе могут проявлять необычные электронные, термические, структурные, оптические и другие свойства и использоваться для создания новых приборов электроники и/или расширения функциональных характеристик уже существующих. Основными причинами различий физических свойств НКМ от таковых для массивного вещества на физические свойства нанообъектов с уменьшением их характерных размеров является близость значений длин характерных взаимодействий и размеров наночастиц, а также рост влияния поверхностных атомов (для которых локальная симметрия и взаимодействие со стенками матрицы и окружающей средой значительно отличаются от внутренних атомов).

Одним из методов изготовления НКМ является внедрение (или синтез) веществ в наноразмерные поры пористой матрицы. В качестве пористой матрицы могут быть использованы пористое стекло, хризотиловый асбест, искусственные опалы, цеолиты, мезопористые матрицы MCM-41 и SBA-15 [1-3]. В нашей работе для изготовления НКМ использовалось щелочно-боросиликатное пористое стекло (ЩБС) со средним диаметром пор 7 nm. В этих стеклах после специальной термообработки происходит фазовое расслоение на две компоненты: устойчивую фазу, состоящую из аморфного SiO₂, образующего каркас данной матрицы, и химически нестойкую щелочно-боратную фазу [4]. Подбирая условия термообработки и варьируя исходный состав смеси, можно сформировать систему из этих двух взаимопроникающих фаз [5]. После химического травления этих стекол формируется 3D-структура, которую можно определить, как сквозную разупорядоченную дендритную структуру пустого порового пространства, пронизывающую каркас матрицы из аморфного кремнезема. Поры в стеклах соединены между собой и их средний диаметр имеет небольшой разброс (в нашем случае ~ 5-10%). В зависимости от условий приготовления средний диаметр пор может варьироваться от 20-30 Å до десятков нанометров. Типичным примером пористого силикатного стекла является промышленное стекло типа Vycor [1]. Стандартный химический состав: 96% SiO₂, 3% B₂O₃, 0.40% Na₂O, R₂O₃ или RO₂ < 1% (в основном Al₂O₃ и ZrO₂) [6].

В НКМ на основе пористых сред, заполненных различными сегнетоэлектриками, были обнаружены гигантский рост диэлектрической проницаемости в параэлектрической фазе [7–12], изменение параметров фазового перехода и типа фазового перехода [13–17], стабилизация метастабильных фаз [18–20], существование критических размеров наночастиц [13,18].

Массивный нитрат натрия NaNO3 претерпевает ориентационный (структурный) фазовый переход "порядокбеспорядок" при температуре 549 К и плавится при $T \sim 580 \, {\rm K}$. При низкой температуре он кристаллизуется в структуре кальцита (пр. группа R-3c) с двумя формульными единицами на элементарную ячейку, размеры которой составляют a = b = 5.075 Å, c = 17.07 Å [21]. В отличие от NaNO2 сегнетоэлектрической фазы не образуется. При нагреве происходит постепенное ориентационное разупорядочение нитратных молекулярных групп NO₃ вокруг оси третьего порядка, параллельной кристаллографической оси с, и при температуре 549 К происходит структурный переход R-3c → R-3m. Он сопровождается исчезновением сверхструктурных отражений в точках Z обратного пространства, то есть в точке (001.5), индексированной с использованием гексагональной установки R-3m. Интенсивность сверхструктурных пиков подчиняется степенному закону $I = I_0 \tau^{\beta}$, где τ — приведенная температура: $\tau = (T_c - T)/T_c, \beta$ критический индекс.

В массивном нитрате натрия NaNO₃ индекс β демонстрирует сложное поведение при нагреве. В широком диапазоне температур (280–460 K) его значение составляет $\beta = 0.25$ [22], далее в интервале температур 460–543 K значение β уменьшается до 0.22, а затем резко увеличивается до 0.41 в окрестности ориентационного перехода [23].

Диэлектрические исследования показали, что в наноструктурированном нитрате натрия при приближении к температуре плавления происходит резкое увеличение диэлектрической проницаемости (как и в NaNO₂) [24]. Результаты дифференциальной сканирующей калориметрии (ДСК) показали, что в НКМ на основе пористых стекол со средним диаметром пор 320 nm и 46 nm, содержащих NaNO₃, при уменьшении диаметра пор происходит понижение температуры плавления, размытие ориентационного структурного перехода и смещение соответствующего ему максимума теплоемкости $C_{P}(T)$ в сторону более низких температур. В [25] методами ДСК и рамановской спектроскопии для НКМ (NaNO₃ + пористое стекло) со средним радиусом пор 2.5, 5, 10 и 20 nm было обнаружено подавление фазового перехода "плавление-отвердевание" для НКМ с размером пор стекла 2.5 nm и появление новой фазы NaNO₃ в НКМ на основе стекол с диаметрами пор 5, 10 и 20 nm, стабилизирующейся гидроксильными ОН-группами и адсорбированной водой на поверхности кремнезема и характеризующейся появлением новой поперечной оптической моды, не наблюдающейся в спектре массивного NaNO₃.

Таким образом установлено, что NaNO3 в условиях ограниченной геометрии демонстрирует необычные физические свойства, однако детальных исследований температурной эволюции структуры НКМ NaNO₃ + пористое стекло с ультрамалым размером пор ранее не проводилось (в работе [26] приводятся результаты для НКМ (NaNO₃ + пористое стекло) 320 (PG320) и 46 nm (PG46), а для PG7 не получена достаточная статистика). Более того, температурные зависимости $\beta(T)$ и температуры перехода были получены только для НКМ на основе PG320 и PG46, а данные для PG7 позволили только оценить Тс. Было получено значение критического индекса для НКМ (NaNO₃ + PG46) $\beta = 0.16(3)$, что несколько меньше по сравнению с массивным материалом, и для НКМ NaNO₃ + PG320 $\beta = 0.31(2)$, т.е. наблюдалось некоторое увеличение по сравнению с массивом, по-видимому, связанное с наличием текстуры в образце. Установлено, что для НКМ NaNO₃ + PG320 температура ориентационного перехода не отличается от массива и составляет $T_c = 551$ K, для НКМ (NaNO₃ + PG46) и (NaNO₃ + PG7) T_c снижается и составляет 531 и 497 К соответственно.

Основной целью данной работы было получение информации об эволюции кристаллической структуры, получение зависимости критического индекса $\beta(T)$, а также коэффициентов теплового расширения в НКМ (NaNO₃ + пористое стекло) 7 nm в широком температурном диапазоне при нагреве, включающем области ориентационного перехода.

Изготовление образцов и методика эксперимента

Пористое стекло получали травлением щелочно-боросиликатного стекла. Полученные пористые стекла содержали около 90% SiO₂. Средний диаметр пор определялся методами адсорбционной пороскопии и ртутной порометрии и составил 7(1) nm. Пористость, определяемая по методу уменьшения массы после выщелачивания, оказалась равной 23%. NaNO₃ вводился в пористое стекло из расплава под давлением. По результатам анализа изменения веса образцов степень заполнения порового пространства составляла около 90%. После заполнения пор поверхности пластин были механически очищены для удаления остатков массивного NaNO₃.

Исследования температурной эволюции структуры проводились при нагреве в интервале температур 300–600 К методом дифракции синхротронного излучения (станция BM01A, ESRF, Франция) на длине волны $\lambda = 0.703434$ Å. Температурный шаг составлял 2 К, стабилизация температуры не хуже 1 К. Полученные



Рис. 1. Дифракционные спектры для HKM NaNO₃ + PG7 при температурах 300 и 505 К. Линии внизу каждой дифрактограммы — невязка между экспериментальным спектром и обработкой. Вертикальные штрихи — положения упругих пиков для NaNO₃. Точки и линии, проходящие через них — экспериментальные данные и результаты обработки соответственно. Вертикальные пунктирные линии указывают положения сверхструктурных пиков (113) и (211).

результаты обрабатывались методом полнопрофильного анализа Ритвельда в программной среде FullProf.

3. Результаты и обсуждение

На рис. 1 приведены типичные дифракционных спектры при двух температурах и результаты их подгонки в программе FullProf. Положения всех брэгговских рефлексов соответствуют структуре NaNO₃, посторонних примесей и фаз не обнаружено. Большая величина фона связана с рассеянием на аморфном каркасе матрицы. Вертикальными штрихами обозначены сверхструктурные пики (113) и (211), которые, как можно видеть, отсутствуют на дифрактограмме, полученной при T = 505 K.

На температурной зависимости интенсивности сверхструктурного пика (113) (рис. 2) при температуре примерно $T^* \sim 455 \,\mathrm{K}$ заметен перегиб. Аппроксимация двух участков зависимости выше и ниже этой температуры степенной функцией $I = I_0 \tau^{\beta}$, где τ — приведенная температура $\tau = (T_c - T)/T_c$, β — критический индекс, дает следующие значения критического индекса $\beta_{T < T^*} = 0.25(2)$ и $\beta_{T > T^*} = 0.48(3)$. Таким образом при

их спектемпературы кроссовера дает значение температуры структурного перехода $T_c = 496(1)$ K, что значительно

ниже T_c для массивного NaNO₃, составляющей 549 К. Полученное нами значение T_c в данной работе для НКМ (NaNO₃ + PG7) хорошо совпадает со значением $T_c = 497$ К [26], полученным из анализа данных нейтронной дифракции на НКМ (NaNO₃ + PG7), который был изготовлен с помощью введения нитрата натрия в поры РG7 из водного раствора.

температуре $T^* \sim 455 \,\mathrm{K}$ наблюдается кроссовер темпе-

Таким образом, ниже температуры кроссовера T^* полученное нами значение β совпадает со значением

для массивного NaNO₃, а выше T^* превышает его более чем в 2 раза. Аппроксимация участка выше

ратурного поведения критического индекса.

Брэгговские пики на всех дифрактограммах явно уширены по сравнению с инструментальной шириной линии из-за размерного эффекта. Используя профильный анализ, мы также построили температурную зависимость размеров наночастиц NaNO₃ в данном HKM (рис. 3). При комнатной температуре средний размер частиц составляет величину 40(5) nm, что в несколько раз больше среднего диаметра пор 7 nm и связано с тем, что при заполнении матрицы внедряемым веще-

Рис. 2. Температурная зависимость нормированной интенсивности сверхструктурного пика (113) (точки) и аппроксимация ее участков выше и ниже T = 455 К степенной функцией $I = I_0 \tau^{\beta}$ (линии). Звездочками обозначены точки температурной зависимости интенсивности пика сверхструктурного пика массивного NaNO₃, взятые из статьи [27].

400

T, K

450

500



Рис. 3. Температурная зависимость размеров наночастиц нитрата натрия NaNO₃ в пористом стекле PG7. Ошибка не превышает размера символов.



ない

550

Рис. 4. Температурные зависимости линейных коэффициентов теплового расширения *α* вдоль направлений [100] и [001] для НКМ NaNO₃ + PG7 (черные окружности) и для массивного NaNO₃ [28] (белые окружности).

Normalized intensity, arb. units

1.0

0.8

0.6

0.4

0.2

0

300

350

ством наночастица формируется в нескольких соседних каналах порового пространства. Средний размер наночастиц остается неизменным в широком температурном диапазоне вплоть до температур порядка 450 K, выше которой начинается значительный рост размера по мере дальнейшего нагрева.

Этот рост может быть связан с размерным плавлением наночастиц NaNO₃, в результате чего основной вклад в интенсивность упругих пиков начинают давать содержащиеся в образце остатки массивной фазы, которые и приводят к резкому увеличению наблюдаемого дифракционного размера частиц. Второй причиной может быть слияние соседних частиц в более крупные из-за их расширения при нагреве. Возможно и сочетание этих механизмов. К сожалению, разделить их в настоящее время не представляется возможным.

Параллельно из обработки данных мы получили температурные зависимости параметров ячейки и вычислили значения линейных коэффициентов теплового расширения α (КТР) вдоль направлений [100] и [001] (черные точки на рис. 4). Для сравнения на рисунке приведены также значения для массивного материала (белые окружности — из данных работы [28]).

Из рис. 4 видно, что вдоль направления [001] при температурах выше примерно 450 К происходит резкое увеличение КТР по сравнению с массивным NaNO₃, а вдоль направления [100] различие значений α для наноструктурированного и массивного NaNO₃ есть, но не столь значительное.

Следует отметить, что выявленные особенности температурного поведения КТР, размера наночастиц, критического индекса начинают проявлять себя при температурах выше ~ 450 K и могут быть связаны с наблюдаемым кроссовером в поведении критического индекса $\beta(T)$. В дальнейшем мы планируем по аналогии с работами [29,30], выполненными для НКМ NaNO₂ в пористых стеклах, провести исследование температурных зависимостей амплитуд тепловых колебаний атомов NaNO₃ в НКМ NaNO₃ + PG7, которые, возможно, помогут объяснить происхождение наблюдаемых аномалий именно при этой температуре.

4. Заключение

Проведены дифракционные исследования температурной эволюции кристаллической структуры наночастиц NaNO₃, внедренных в нанопористое стекло PG7, при нагреве в интервале температур 300–600 К. Получена температурная зависимость среднего размера наночастиц NaNO₃, который при комнатной температуре составляет $\sim 40(5)$ nm. Из аппроксимации температурной зависимости интенсивности сверхструктурного пика (113) определена температура структурного ориентационного перехода, которая в данном НКМ равна 496(1) К, что более чем на 50 К ниже, чем в массивном нитрате натрия. Получена температурная зависимость критического индекса $\beta(T)$ и установлено существование кроссовера поведения $\beta(T)$ около $T^* \sim 455$ К. Установлено существенное увеличение линейного коэффициента теплового расширения вдоль направления [001] в наночастицах по сравнению с массивным материалом при температурах выше 450 К.

Финансирование работы

В СПбПУ работы проводились при частичной финансовой поддержке Российского фонда фундаментальных исследований (BRICS грант № 19-52-80019).

Д.Ю. Чернышов благодарит грант РФФИ 19-29-12023 за частичную финансовую поддержку при проведении исследований.

Конфликт интересов

Авторы заявляют, что у них нет конфликта интересов.

Список литературы

- P. Levitz, G. Ehret, S. K. Sinha, J. M. Drake. J. Chem. Phys. 95, 8, 6151 (1991).
- [2] F.L. Pundsack. J. Phys. Chem. 65, 1, 30 (1961)
- [3] D.W. Breck. Zeolite molecular sieves. A Willey-Interscience Publication Jonh Willey & Sons, N.Y. (1974). 771 c.
- [4] О.В. Мазурин, Г.П. Роскова, В.И. Аверьянов. Двухфазные стекла: структура, свойства, применение. Наука, Л. (1991). 276 с.
- [5] Т.Н. Василевская, Т.В. Антропова. ФТТ **51**, *12*, 2386 (2009).
- [6] X. Huang. J. Non-Cryst. Solids **112**, *1–3*, 58 (1989).
- [7] E.V. Colla, E.Yu. Koroleva, Yu.A. Kumzerov, B.N. Savenko, S.B. Vakhrushev. Ferroelectr. Lett. 20, 5–6, 143 (1996).
- [8] E. Koroleva, A. Naberezhnov, E. Rysiakiewicz-Pasek, S. Vakhrushev, A. Sysoeva, Yu. Kumzerov. Composites B 94, 1, 322 (2016).
- [9] M. Kinka, J. Banys, A. Naberezhnov. Ferroelectrics 348, 1, 67 (2007).
- [10] С.В. Барышников, Е.В. Чарная, Ю.А. Шацкая, А.Ю. Милинский, М.И. Самойлович. ФТТ 53, 6, 1146 (2011).
- [11] E.V. Colla, A. V. Fokin, Y. A. Kumzerov. Solid State Commun. 103, 2, 127 (1997).
- [12] O.V. Rogazinskaya, S.D. Milovidova, A.S. Sidorkin, N.G. Popravko, M. A. Bosykh, V.S. Enshina. Ferroelectrics **397**, *1*, 191 (2010).
- [13] A. Fokin, Yu. Kumzerov, E. Koroleva, A. Naberezhnov, O. Smirnov, M. Tovar, S. Vakhrushev, M. Glazman. J. Electroceram. 22, 1–3, 270 (2009).
- [14] P.Y. Vanina, A.A. Naberezhnov, O.A. Alekseeva, A.A. Sysoeva, D.P. Danilovich, V.I. Nizhankovskii. Nanosystems: Phys. Chem. Math. 8, 4, 535 (2017).
- [15] A. Sieradzki, J. Komar, E. Rysiakiewicz-Pasek, A. Ciżman, R. Poprawski. Ferroelectrics 402, *1*, 60 (2010).
- [16] А.И. Бескровный, С.Г. Василовский, С.Б. Вахрушев, Д.А. Курдюков, О.И. Зворыкина, А.А. Набережнов, Н.М. Окунева. ФТТ 52, 5, 1021 (2010).
- [17] R. Poprawski, E.Rysiakiewicz-Pasek, A.Sieradzki, A.Ciżman, J. Polańska. J. Non-Cryst. Solids 353, 47–51, 4457 (2007).

- [18] А.А. Набережнов, П.Ю. Ванина, А.А. Сысоева. ФТТ 60, 3, 439 (2018).
- [19] B. Dorner, I. Golosovsky, Yu. Kumzerov, D. Kurdyukov, A. Naberezhnov, A. Sotnikov. Ferroelectrics 286, 1, 213 (2003).
- [20] S.V. Baryshnikov, E.V. Charnay, A.Yu. Milinskiy, Yu.A. Shatskaya, Cheng Tien, D. Michel. Physica B 405, 16, 3299 (2010).
- [21] P. Cherin, W.C. Hamilton, B. Post. Acta Crystallographica 23, 3, 455 (1967).
- [22] W.W. Schmahl, E. Salje. Phys Chem. Minerals 16, 8, 790 (1989).
- [23] W.C.-K. Poon, E. Salje. J. Phys. C 21, 4, 715 (1988).
- [24] А.С. Балабинская, Е.Н. Иванова, М.С. Иванова, Ю.А. Кумзеров, С.В. Панькова, В.В. Поборчий, С.Г. Романов, В.Г. Соловьев, С.Д. Ханин. Физика и химия стекла **31**, *3*, 440 (2005).
- [25] R. Mu, F. Jin, S.H. Morgan, D.O. Henderson, E. Silberman, J. Chem. Phys. **100**, *10*, 7749 (1994).
- [26] E. Rysiakiewicz-Pasek, A. Naberezhnov, M. Seregin, E. Koroleva, I. Glavatskyy, M. Tovar, A. Sysoeva, E. Berman. J. Non-Crystall. Solids 357, 14, 2580 (2011).
- [27] S.J. Payne, M.J. Harris, M.E. Hagen, M.T. Dove. J. Phys. Condens. Matter 9, 11, 2423 (1997).
- [28] K.V. Krishna Rao, K. Satyanarayana Murthy. J. Phys. Chem. Solids **31**, *4*, 887 (1970).
- [29] A.V. Fokin, Yu.A. Kumzerov, A.A. Naberezhnov, N.M. Okuneva, S.B. Vakhrushev, I.V. Golosovsky, A.I. Kurbakov. Phys. Rev. Lett. 89, 17, 175503-1 (2002).
- [30] A. Beskrovny, I. Golosovsky, A.Fokin, Yu. Kumzerov, A. Kurbakov, A. Naberezhnov, S. Vakhrushev. Appl. Phys. A 74, supplement issue 1, s1001 (2002).

Редактор Т.Н. Василевская