Электрокалорический эффект и аномальная проводимость сегнетоэлектрика NH₄HSO₄

© И.Н. Флёров, Е.А. Михалева*

Институт физики им. Л.В. Киренского Сибирского отделения Российской академии наук, 660036 Красноярск, Россия * Политехнический институт Сибирского федерального университета, 660074 Красноярск, Россия

E-mail: flerov@iph.krasn.ru

(Поступила в Редакцию 9 июля 2007 г.)

Выполнены исследования интенсивного электрокалорического эффекта в области фазового перехода второго рода ($T_1 \approx 271 \text{ K}$) в одноосном сегнетоэлектрике NH₄HSO₄. Обнаружена значительная проводимость кристалла NH₄HSO₄ и исследована ее температурная зависимость. Результаты анализируются совместно с данными для сегнетоэлектриков, перспективных для использования в качестве твердых хладагентов.

Работа выполнена при финансовой поддержке гранта Президента РФ для поддержки ведущих научных школ РФ (НШ-4137.2006.2).

PACS: 77.70.+a, 77.80.Bh

1. Введение

В 80-90-х годах прошлого столетия сложилось мнение о малой перспективности возможных практических применений электрокалорического эффекта (ЭКЭ) в силу малой его величины, по крайней мере при низких температурах [1]. Однако наиболее оптимистически настроенные исследователи продолжали поиски, во-первых, путей совершенствования соответствующих свойств известных сегнетоэлектрических соединений, во-вторых, новых перспективных материалов, в-третьих, принципиально новых схемных решений электрокалорических рефрижераторов [2]. К настоящему времени круг сегнетоэлектриков, обладающих в области температур 250-290 К достойными внимания величинами интенсивного ΔT_{ad} и и экстенсивного ΔS калорических эффектов, достаточно узкий и в основном включает соединения со структурой, родственной структуре перовскита [3].

Величины ЭКЭ, связанные с фазовыми переходами, определяются, во-первых и в основном, физической причиной, а именно степенью разупорядочения структуры в исходной параэлектрической фазе в отсутствии внешнего электрического поля, которая в свою очередь определяет в той или иной степени величину энтропии перехода в сегнето- или антисегнетоэлектрическую фазу. И только во-вторых, ЭКЭ зависит от величины напряженности электрического поля, которая в немалой степени определяется не только напряжением на электродах сегнетоэлектрического элемента, но и его линейными размерами в направлении приложенного поля.

Именно по указанным причинам поиск перспективных материалов ограничивается кругом свинецсодержащих перовскитов и их твердых растворов — $PbSc_{1/2}Ta_{1/2}O_3$ (PST), $PbSc_{1/2}Nb_{1/2}O_3$ (PSN), $PbZr_{0.95}Ti_{0.05}O_3$ (PZT), в которых в результате фазовых переходов происходит упорядочение атомов свинца, разупорядоченных в кубической фазе [3]; в то же время ищутся оптимальные

пути уменьшения линейных размеров образцов вплоть до толщины тонких пленок [4,5]. Однако с экологической точки зрения присутствие свинца в элементах, конечно, следует отнести к неблагоприятным факторам. К тому же исходные реактивы (например, окись скандия и окись циркония) для синтеза перовскитоподобных сегнетоэлектриков PST и PZT являются достаточно дорогими.

Кристаллы других структурных типов значительно уступают перовскитам по величинам ЭКЭ, но многие из них не содержат токсичных элементов, не требуют для синтеза дорогих реактивов и изучены в гораздо меньшей степени. Одним из привлекательных представителей такого рода кристаллов является NH₄HSO₄ [6]. При охлаждении ниже T₁ = 270.9 К в нем возникает вдоль оси с псевдоромбической ячейки (пространственная группа $P2_1/c$) спонтанная поляризация, которая плавно нарастает практически до насыщения ($\sim 0.8 \,\mu\text{C/cm}^2$) и скачком изменяется до нуля при температуре $T_2 = 159.3 \,\mathrm{K}$ перехода первого рода в антисегнетоэлектрическое состояние (*P*1). С позиций теоретических модельных представлений оба фазовых перехода связаны с процессами упорядочения тетраэдров SO₄, и эта гипотеза подтверждается удовлетворительным согласием рассчитанных и экспериментально определенных энтропии ΔS_1 и контстанты Кюри. Заслуживающим внимания является обстоятельство, связанное с соотношением энтропий переходов. С одной стороны, экспериментальная величина $\Delta S_1 = 0.2R$ оказалась намного меньше, чем $\Delta S_2 = 0.8R > R \ln 2$, а с другой — с модельной точки зрения переход между сегнето- и антисегнетоэлектрической фазами должен характеризоваться существенно большей энтропией — $\Delta S_2 = 1.4R = R \ln 4$.

Таким образом, не исключено, что при определенных условиях (например, в электрическом поле) в NH₄HSO₄ можно реализовать такое же изменение энтропии, которое свойственно перовскитоподобным оксидам ($\Delta S = R \ln 4$) [7], т.е. гидросульфат аммония в области фазового перехода при T_2 может оказаться материалом, не уступающим по электрокалорическим параметрам твердотельным хладагентам, на основе которых в настоящее время ведутся разработки рефрижераторов [2–4]. Именно поэтому можно считать целесообразными исследования ЭКЭ в этом кристалле. Однако NH₄HSO₄ испытывает при T_2 настолько ярко выраженный переход первого рода, что за счет значительного скачка объема ($\delta V/V \approx 1.2\%$) монокристалл разрушается [6].

В настоящей работе, которую мы рассматриваем в качестве первого этапа, исследовано влияние электрического поля на NH₄HSO₄ только в окрестности фазового перехода второго рода при T_1 с целью изучения возможности использования адиабатического калориметра для определения небольших величин действительного интенсивного ЭКЭ, расчета величины экстенсивного ЭКЭ и сравнения полученных результатов с ЭКЭ других сегнетоэлектриков.

2. Методика эксперимента и образец

Прямые измерения возможны только для интенсивных калорических эффектов любой природы. С помощью термопары, один из спаев которой монтируется в образце, регистрируются непосредственно температура образца и ее изменение при наложении и снятии поля. В другом варианте используется дифференциальная термопара, которая позволяет регистрировать разность температур между образцом и массивным блоком с существенно большей теплоемкостью по сравнению с образцом. На блоке монтируется датчик "абсолютной" температуры — термопара или термометр. Анализ, выполненный для магнетокалорического эффекта в [8], показал, что погрешность определения указанными методами величины $\Delta T_{\mathrm{ad}} \approx 1{-}10\,\mathrm{K}$ может достигать $8{-}15\%$ в силу разных причин, но главным образом из-за трудностей соблюдения адиабатических условий в процессах наложения и снятия поля, а также инерционности температурных датчиков.

Так как мы намеревались исследовать в NH₄HSO₄ окрестности фазового перехода второго рода, сопровождающегося в соответствии с [6] небольшим изменением энтропии, предполагалось обнаружить небольшие величины интенсивного ЭКЭ. Поэтому в качестве инструмента исследований был выбран адиабатический калориметр, который хотя и не дает возможности прямого определения ΔT_{ad} , но, во-первых, позволяет обеспечить условия эксперимента, весьма близкие к адиабатическим, и, во-вторых, обладает высокой чувствительностью к небольшим изменениям температуры. Более того, для пересчета определенной в эксперименте величины изменения температуры ΔT_{exp} в процессах наложения и снятия электрического поля нам понадобятся результаты детальных исследований теплоемкости гидросульфата аммония, выполненных ранее также в адиабатическом калориметре [6].

Исследуемый кристаллический образец NH₄HSO₄ представлял собой прямоугольный параллелепипед размером $16.9 \times 25 \times 4.5 \,\mathrm{mm}$, на наибольшие по площади грани которого, перпендикулярные сегнетоэлектрической оси с, методом вакуумного напыления были нанесены серебряные электроды, к которым прикладывается напряжение U, создающее электрическое поле внутри образца. Симметрично расположенные относительно образца нагреватели — тонкие слюдяные пластинки, оклеенные константановым проводом (d = 0.1 mm) и полированной алюминиевой фольгой — с помощью тепловой контактной смазки прикреплялись к посеребренным граням образца. Система "образец + нагреватель" подвешивалась на тонких нитях $(d \sim 0.1 \text{ mm})$ внутри адиабатического экрана. Контроль температуры образца осуществлялся прецизионным платиновым термометром сопротивления, смонтированным на адиабатическом экране. Разность температур между адиабатическим экраном и образцом контролировалась с помощью батареи медь-константановых термопар, сигнал от которых поступал в цепь автоматического регулирования: высокочувствительный фотоусилитель-регулятор температуры-усилитель мощности-нагреватель адиабатического экрана.

Эксперимент по определению интенсивного ЭКЭ заключался в следующем. На первом этапе образец нагревался (охлаждался) до температуры, при которой в дальнейшем выполнялись эксперименты, и регистрировался температурный "ход", т. е. скорость и линейность дрейфа температуры образца. Оптимальные скорости составляли $dT/dt \approx \pm (5-10) \cdot 10^{-4}$ K/min. Затем к электродам образца прикладывалось электрическое напряжение, которое приводило к резкому возрастанию температуры сегнетоэлектрика на величину ΔT_{exp} за счет ЭКЭ. При этом в течение некоторого времени опять контролировался температурный "ход", который фиксировался и после выключения электрического поля. В случае необходимости возможно исследование влияния напряженности электрического поля при одной температуре. В противном случае, изменяя температуру образца и повторяя изложенные выше операции, можно получить информацию о температурной зависимости ЭКЭ. Определение величины ΔT_{exp} в режимах наложения и снятия поля позволяет определить воспроизводимость ЭКЭ и убедиться в отсутствии потерь.

3. Экспериментальные результаты

Исследования ЭКЭ на образце NH₄HSO₄ выполнены в режимах включения и выключения электрического напряжения величиной 690 и 88 V, что соответствует напряженностям электрического поля 1.5 и 0.2 kV/cm.

На рис. 1, *a*-*d* представлены экспериментальные результаты, полученные в опытах по определению величины $\Delta T_{\rm exp}$ при напряженности электрического поля 1.5 kV/ст для ряда температур, близких к температуре



Рис. 1. Результаты измерений ΔT_{exp} вблизи температуры фазового перехода: $T_1 - 8.5$ K (*a*), $T_1 - 4.0$ K (*b*), $T_1 + 0.8$ K (*c*), $T_1 + 5.4$ K (*d*), $T_1 + 0.55$ K (*e*). *I*, *3*, 5 — процессы при E = 0; 2 — E = 1.5 kV/cm; 4 — E = 0.2 kV/cm. *A* и *B* — "ход" температуры при разных направлениях тока в цепи платинового термометра сопротивления.

фазового перехода при T_1 . Температурный ход контролировался при разных направлениях тока в электрической цепи термометра, что позволяло оценить ошибку в определении температуры, связанную с посторонними (контактными) термоэдс.

При отсутствии внешнего поля скорость изменения температуры образца была невелика и, например, в эксперименте, представленном на рис. 1, *a*, составляла $dT/d\tau \approx -5 \cdot 10^{-5}$ K/min, что в совокупности с ее постоянством соответствовало квазиадиабатическим условиям ($dS \approx 0$) измерений. Погрешность измерений температуры за счет контактных термоэдс не превышала ± 0.0002 К. При включении внешнего поля произошло скачкообразное увеличение температуры, обусловлен-

ное ЭКЭ и составившее $\Delta T_{\rm exp} \approx 0.0034$ К. При включенном электрическом поле скорость изменения температуры не должна была измениться, но в действительности она оказалась значительно большей, чем в процессе E = 0, а именно $dT/d\tau \approx 40 \cdot 10^{-5}$ K/min.

Очевидно, что в связи с этим обстоятельством после снятия поля температура образца не вернулась на ожидаемый уровень, соответствующий экстраполяции предыдущего хода в эту область времени (рис. 1, *a*). Скорость изменения температуры образца хоть и изменилась до $dT/d\tau \approx -6 \cdot 10^{-5}$ К/min после выключения поля, но все же незначительно по сравнению с величиной $dT/d\tau$, соответствующей процессу до приложения поля. Изменение температуры после снятия поля составило $\Delta T_{exp} \approx 0.0034 \, \text{K}$, т.е. в пределах погрешности определения совпадало с величиной, наблюдавшейся в процессе включения поля. Эти результаты свидетельствуют о высокой степени обратимости интенсивного ЭКЭ в NH₄HSO₄.

Подобным образом измерения ΔT_{exp} проводились в интервале температур 253–289 К, который охватывал окрестности температуры фазового перехода второго рода между пара- и сегнетоэлектрическим состояниями. Из рис. 1 видно, что величина интенсивного ЭКЭ продолжает нарастать и выше температуры T_1 .

При температуре $T_1 + 5.4$ К экспериментальные результаты выглядели, как показано на рис. 1, *d*. После включения поля отсутствовал скачок температуры, обусловленный ЭКЭ, но скорость изменения температуры резко возрастала. После выключения поля устанавливался "ход", параллельный "ходу" до включения поля. Что касается скорости изменения температуры в процессах ее измерения под полем, то она росла с ростом температуры во всем исследованном интервале.

Как правило, различие величин $dT/d\tau$ до включения и после выключения поля было незначительным, в редких случаях наблюдалась ситуация, подобная изображенной на рис. 1, *b*. Но даже в этом случае обратимость интенсивного ЭКЭ оказалась достаточно высокой: величина $\Delta T_{\rm exp}$ составила 0.00466 и 0.00480 К соответственно при включении и выключении поля.

Наглядной иллюстрацией влияния величины напряженности поля на величину $\Delta T_{\rm exp}$ является рис. 1, *e*, на котором представлены результаты последовательного чередования процессов включения и выключения поля разной напряженности. Так, например, при 270.46 К $\Delta T_{\rm exp}$ составляет 0.0035 К при E = 0.2 kV/cm и 0.019 К при E = 1.5 kV/cm. Следует заметить, что величина напряженности электрического поля влияет и на изменение величины соответствующего температурного "хода" образца (рис. 1, *e*).

На рис. 2, *а* представлена зависимость экспериментально определенной величины $\Delta T_{\rm exp}$ от температуры в процессах включения и выключения поля напряженностью 1.5 kV/cm. Оказалось, что интенсивный ЭКЭ достигает максимальной величины (~ 0.023 K) при температуре 271.7 К. Таким образом, электрическое поле напряженностью 1.5 kV/cm привело к повышению температуры фазового перехода между пара- и сегнетоэлектрической фазами на 0.8 К, т.е. производная от температуры по полю составляет $dT/dE \approx 0.5$ K/(kV/cm).

Во всем исследованном интервале температур различие зависимостей $\Delta T_{\rm exp}(T)$ в режимах включения и выключения электрического поля относительно невелико, а при температуре максимума составляет ~ 10%. Для таких небольших величин $\Delta T_{\rm exp}$, которые характерны для сегнетоэлектрика NH₄HSO₄, эти расхождения можно считать незначительными.

Прямые измерения непосредственно величины ΔT_{ad} калориметрическим методом невозможны, так как в соответствии с методикой, описанной выше, для осуществления эксперимента образец должен иметь как



Рис. 2. *а*) Температурные зависимости ΔT_{exp} при включении (*1*) и выключении (*2*) поля напряженностью 1.5 kV/cm. *b*) Температурные зависимости ΔT_{exp} (*1*) и ΔT_{ad} (*2*) в процессе включения поля напряженностью 1.5 kV/cm.

минимум электроды и нагреватель, обладающие конечной величиной теплоемкости, которая называется теплоемкостью фурнитуры. Поэтому теплота, выделяющаяся при ЭКЭ, расходуется на изменение температуры не только образца, но и системы "образец + фурнитура" в целом. Таким образом, наблюдаемая в эксперименте величина $\Delta T_{\rm exp}$ меньше теоретической $\Delta T_{\rm ad}$, но чем меньше теплоемкость фурнитуры по отношению к теплоемкости образца, тем ближе друг к другу величины $\Delta T_{\rm exp}$ и $\Delta T_{\rm ad}$.

Связь между величинами ΔT_{exp} и ΔT_{ad} устанавливается следующим уравнением:

$$\Delta T_{\rm ad} = \Delta T_{\rm exp} \left(1 + \frac{C_f}{C_{\rm smp}} \right), \tag{1}$$

где C_f — теплоемкость фурнитуры, $C_{\rm smp}$ — теплоемкость образца.

Теплоемкость фурнитуры измерялась в отдельном эксперименте, и ее вклад в общую теплоемкость системы "образец + фурнитура" составлял менее 10% в области температур исследований ЭКЭ. Теплоемкость серебряных электродов толщиной 10 µm составляла по



Рис. 3. Температурная зависимость проводимости кристалла NH₄HSO₄.

оценкам не более 0.05% от теплоемкости образца и, таким образом, была пренебрежимо мала.

На рис. 2, *b* представлены температурные зависимости величин ΔT_{exp} , измеренной экспериментально, и ΔT_{ad} , вычисленной по формуле (1), в процессе включения поля.

Вернемся к обнаруженному нами интересному экспериментальному факту, заключающемуся в том, что при приложении электрического поля образец NH₄HSO₄ помимо обратимого изменения температуры $\Delta T_{\rm exp}$, связанного с ЭКЭ, испытывал мнотонный разогрев. По этой причине после снятия внешнего поля температура образца не убывала до исходного значения. Скорость этого разогрева зависит от величины напряженности поля и теплоемкости $C_E(T)$ кристалла. Эти обстоятельства свидетельствуют о большой величине проводимости исследуемого кристалла, явившейся причиной выделения джоулева тепла на его внутреннем сопротивлении.

На основе данных, полученных в настоящей работе и в [6], была определена температурная зависимость проводимости (рис. 3) с использованием следующего уравнения:

$$\sigma(T) = \frac{C_{p,E}}{U^2} \frac{dT}{d\tau} \frac{l}{F},$$
(2)

где U — напряжение на электродах образца, l — расстояние между электродами, F — площадь электродов.

Проводимость NH₄HSO₄ в интервале температур 253–290 К оказалась значительно больше проводимости других сегнетоэлектриков. Так, например, в том же интервале температур характерные значения проводимости сегнетовой соли и триглицинсульфата изменяются в пределах $\sigma = 10^{-16} - 10^{-13} (\Omega \cdot \text{cm})^{-1}$ [9].

4. Анализ и обсуждение

Величины экстенсивного и интенсивного ЭКЭ связаны между собой отношением теплоемкости образца к соответствующей температуре, т.е. изотермическое изменение энтропии как характеристика кристалла в целом может быть в первом приближении определено следующим образом:

$$\Delta S(T) = -\frac{c_{\rm smp}}{T} \frac{\Delta T_{\rm ad}}{m_{\rm smp}}.$$
(3)

Здесь *m*_{smp} — масса образца.

Очевидно, что в случае переходов, близких к трикритической точке, когда теплоемкость образца в окрестностях фазового перехода может изменяться в несколько раз [15], зависимости $\Delta S(T)$ и $\Delta T_{ad}(T)$ могут значительно раличаться. Теплоемкость NH₄HSO₄ в точке превращения второго рода при T_1 изменяется лишь на ~ 10% [6] и, таким образом, не может вносить значительных изменений в поведение энтропии по сравнению с поведением интенсивного ЭКЭ. Именно поэтому мы не приводим температурной зависимости $\Delta S(T)$ кислого сульфата аммония. Максимальная величина ΔS составила ~ 0.1 J/mol·K.

Сравнение величин интенсивного ЭКЭ для NH₄HSO₄ с аналогичными характеристиками перовскитоподобных кристаллов (см. таблицу) на первый взгляд свидетельствует об отсутствии конкурентоспособности первого соединения. Однако следует обратить внимание на то, что исследование ΔT_{ad} в соединениях PST и PZT [3,4] выполнено в полях значительно большей напряженности.

В последние годы отличительной чертой работ по исследованию ЭКЭ является разработка электрокалорических элементов на основе не только больших по объему (массивных) образцов, но и керамик толщиной $\sim 100\,\mu\text{m}$ и даже тонких пленок. Понятно, что последнее обстоятельство позволяет реализовать большие по величине напряженности электрического поля при небольших величинах прикладываемых к образцу напряжений, и, таким образом, существенно снижается риск его электрического пробоя.

Одна из первых работ по исследованию керамических образцов небольшой толщины [4] была посвящена составу $Pb_{0.99}Nb_{0.92}[(Zr_{0.73}Sn_{0.27})_{0.93}Ti_{0.07})]_{0.98}O_3$ на основе широко используемой в электронике керамики PZT, в котором впервые удалось реализовать в относительно небольших электрических полях интенсивный ЭКЭ (см. таблицу), лишь в несколько раз уступающий величинам, характерным для магнетокалорического эффекта

Некоторые термодинамические параметры NH₄HSO₄ и ряда перовскитоподобных сегнетоэлектрических материалов ($T_{\rm PT}$ — температура фазового перехода, δ — толщина элемента)

Материал	T _{PT} , K	δ , cm	E, kV/cm	$\Delta T_{\rm ad}, {\rm K}$	Литературная ссылка
PST	290	0.005	30	2.3	[3]
PZT	425	0.025	20	2	[4]
NH4HSO4	271	0.5 $3 \cdot 10^{-5}$	1.5 500	0.025 8	[3]

(МКЭ) ($\Delta T_{ad} \approx 10-15 \,\mathrm{K}$) в магнитных полях напряженностью 5–10 T [8]. Сложность состава была обусловлена поиском возможности снижения температуры перехода в сегнетоэлектрическое состояние до комнатных температур.

Совсем недавно исследования РZТ в виде тонкой пленки толщиной ~ 300 nm позволили создать на образце поля большой напряженности и показали возможность получения интенсивного (см. таблицу) и экстенсивного ЭКЭ, сопоставимых с МКЭ в наилучших магнетокалорических материалах [8].

Не исключена вероятность того, что в ближайшее время могут появиться сообщения об исследовании пленочных материалов и на основе PST, в которых ЭКЭ, скорее всего, окажется сопоставимым с величиной ΔT_{ad} для PZT.

Сравнение результатов, полученных для NH₄HSO₄ в разных полях при температуре 271.46 К, непосредственно прилегающей к температуре максимума зависимости $\Delta T_{exp}(T)$, свидетельствует о наличии нелинейности зависимости $\Delta T_{exp}(E)$. При увеличении напряженности электрического поля в 7.5 раз величина интенсивного ЭКЭ увеличилась в 6 раз. И все же, если использовать грубые оценки, оказывается, что при напряженности поля в образце NH₄HSO₄ 25–30 kV/ст, использованной в исследованиях PST и PZT [3,4], интенсивный ЭКЭ может оказаться ощутимым — $\Delta T_{exp} \approx 0.4-0.5$ К.

В то же время нами установлено, что даже в полях напряженностью 1.5 kV/cm проявляются необратимые изменения температуры образца, обусловленные его нагревом за счет джоулева тепла, выделяющегося на внутреннем сопротивлении. Это обстоятельство, несомненно, препятствует полной обратимости ЭКЭ, а также возможности использования кристалла NH4HSO4 в качестве твердотельного хладагента. Проводимость такого рода соединений, как кислый сульфат аммония, определяется, в частности, наличием в структуре протонов. Есть основания предполагать, что даже частичное замещение водорода, например, на атом Li, а катионов аммония на Rb может существенно увеличить электрическое сопротивление кристалла. В случае успешного решения этой проблемы можно рассматривать возможность использования NH₄HSO₄ в виде пленки. Оказывается, что действительно при толщине образца $\sim 10^{-5}\,\mathrm{cm}$ интенсивный ЭКЭ становится сопоставимым и с ЭКЭ РZТ (см. таблицу), и с МКЭ в лучших магнитных хладагентах [8].

И все же привлекательнее выглядит другой путь, связанный с исследованием ЭКЭ в NH₄HSO₄ в области фазового перехода первого рода. Можно надеяться, что частичными замещениями атомов или групп атомов можно не только уменьшить его проводимость, но и, во-первых, повысить температуру T_2 , и, во-вторых, "размыть" соответствующий переход, устранив разрушение образца за счет большого скачка объема [6], сохранив, однако, большую величину производной $\partial P/\partial T$, которая в немалой степени определяет величину ΔT_{exp} .

О перспективности такого подхода свидетельствуют работы по совершенствованию электрокалорических материалов на основе PST [3]. Степень упорядочения (и соответственно температура перехода и величина ΔT_{ad}) сравнительно легко регулируется двумя путями. Первый путь — это термическая обработка PST при температурах 1590–1650°С, приводящая к изменению степени упорядочения в структуре атомов Sc и Ta и соответственно температуры фазового перехода в интервале 273–291 К. Второй способ — изменение химического давления, обусловленное замещением в структуре ионов Sc³⁺ и Ta⁵⁺ ионами Sb⁵⁺ и Co³⁺ до 10 mol.%, которое приводит к изменению температуры устойчивости исходной фазы в более широком интервале температур (210–310 K) и к росту интенсивного ЭКЭ до 2.3 K.

5. Заключение

Методом адиабатического калориметра выполнены экспериментальные исследования влияния электрического поля на температуру кристалла NH₄HSO₄ в области высокотемпературного фазового перехода.

Определена величина действительного интенсивного ЭКЭ и его температурная зависимость. Установлена высокая степень обратимости величины этого параметра в процессах наложения и снятия электрического поля. Обнаружено, что проводимость исследованного кристалла намного больше, чем для других сегнетоэлектриков.

Сравнение полученных данных с ЭКЭ перспективных материалов показало, что в виде пленочного элемента сегнетоэлектрик NH₄HSO₄ может оказаться конкурентоспособным твердотельным хладагентом при условии устранения его повышенной проводимости.

Список литературы

- R. Radebugh, W.N. Lawless, J.D. Siegwarth, A.J. Morrow. Cryogenics 4, 187 (1979).
- [2] Ю.В. Синявский. Хим. и нефт. машиностроение *6*, 5 (1995).
- [3] A. Sternberg, E. Birks, L. Shebanovs, E. Klotins, M. Ozolinsh, M. Tyunina, V. Zauls, M. Kundzinsh. Ferroelectrics 226, 217 (1999).
- [4] R.D. Olsen, W.F. Butler, D.A. Payne, B.A. Tuttle, P.C. Held. Phys. Rev. Lett. 45, 1436 (1980).
- [5] A.S. Mischenko, Q. Zhang, J.F. Scott, R.W. Whatmore, N.D. Mathur. Science 311, 1270 (2006).
- [6] И.Н Флёров, В.И. Зиненко, Л.И. Жеребцова, И.М. Искорнев, Д.Х. Блат. Изв. АН СССР. Сер. физ. 39, 752 (1975).
- [7] I.N. Flerov, M.V. Gorev, Ph. Sciau. J. Phys.: Cond. Matter 12, 559 (2000).
- [8] A.M. Tishin, Y.I. Spichkin. The magnetocaloric effect and its applications. Institute of Physics Publishing, Bristol– Philadelphia (2003). 475 p.
- [9] В.М. Гуревич. Электропроводность сегнетоэлектриков. Изд-во стандартов, М. (1969).
- [10] А.С. Сонин, Б.А. Струков. Введение в сегнетоэлектричество. Высш. шк., М. (1970). 271 с.