Пьезоэлектрические свойства кристаллов некоторых белковых аминокислот и соединений на их основе

© В.В. Леманов, С.Н. Попов, Г.А. Панкова*

Физико-технический институт им. А.Ф. Иоффе Российской академии наук, 194021 Санкт-Петербург, Россия *Институт высокомолекулярных соединений Российской академии наук, 199034 Санкт-Петербург, Россия

E-mail: lemanov@pop.ioffe.rssi.ru

(Поступила в Редакцию 29 декабря 2001 г.)

Приводятся данные о выращивании монокристаллов некоторых белковых аминокислот и о синтезе и выращивании монокристаллов соединений на их основе. Для полученных монокристаллов изучены температурные зависимости интегрального пьезоотклика в интервале температур 120–320 К. Показано, что особенности температурных зависимостей обусловлены увеличением затухания упругих колебаний в кристаллах из-за связи упругих колебаний с термоактивационным вращением молекулярных групп CH₃ и NH₃.

Работа выполнялась при частичной финансовой поддержке Российского фонда фундаментальных исследований (грант № 99-02-18307) и Программы поддержки ведущих научных школ (грант № 00-15-96754).

Кристаллы белковых аминокислот L- и D-модификаций, а также многие соединения на их основе относятся к группам симметри без центра инверсии, а в большинстве случаев и к полярным группам симметрии [1]. Эти кристаллы обладают свойствами, симметрия которых описывается тензорами нечетных рангов, такими как пироэлектрический эффект и спонтанная электрическая поляризация, как пьезоэлектрический эффект [2], генерация второй оптической гармоники [3] и др. Кристаллы, принадлежащие к одиннадцати энантиоморфным точечным группам без плоскостей зеркального отражения, проявляют, кроме того, и естественную оптическую гиротропию (оптическую активность), и это их свойство описывается аксиальным тензором гирации. Кристаллы белковых аминокислот L- и D-модификаций являются по определению энантиоморфными и обладают оптической активностью [4,5]. До сих пор неясно, какую роль играют все перечисленные выше свойства, характерные для систем с низкой симметрией, в функционировании живых организмов, однако изучение таких свойств представляет безусловный интерес не только для физики кристаллов, но и для биофизики (см. обзоры [6,7] и приведенные там ссылки).

В настоящей работе приводятся результаты измерений температурной зависимости интегрального пьезоэлектрического отклика в монокристаллах ряда чистых белковых аминокислот и соединений на их основе.

1. Методика эксперимента и экспериментальные результаты

Кристаллы чистых аминокислот и соединений на их основе выращивались при медленном охлаждении их насыщенных водных растворов. Аминокислоты растворялись в дистиллированной воде при нагревании до 40° С (нагрев *L*-аминокислот выше 40° С нежелателен, так как может приводить к рацемизации — образованию *DL*-модификации).

Типичные скорости изменения температуры составляли около 1°C в сутки, процесс роста продолжался, как правило, около одного месяца. Рост кристаллов производился на затравку.

При синтезе и выращивании соединений на основе аминокислот к раствору добавлялось соответствующее количество неорганических соединений. При необходимости изменения *pH* раствора добавлялась уксусная кислота или водный раствор аммиака, которые не связываются с аминокислотами и поэтому не участвуют в образовании кристаллов. Далее растворы охлаждались до комнатной температуры, отфильтровывались и помещались в термостат. В некоторых случаях, например при смешивании *L*-аланина и *DL*-аланина с серной, фосфорной и фосфористой кислотами, растворимость комплексов значительно возрастала. Тогда сначала использовалось медленное испарение при комнатной температуре до появления небольшого количества зародышей. Далее раствор отфильтровывался и медленно охлаждался.

В табл. 1 и 2 дан перечень аминокислот и соединений на их основе, монокристаллы которых выращивались в настоящей работе. Там же приведены точечные группы симметрии кристаллов.

Мы не проводили специальной оптимизации условий роста кристаллов (подбор скорости охлаждения и *pH* растворителя), но в целом можно отметить следующие особенности роста кристаллов чистых аминокислот и их соединений. Довольно легко можно было получить крупные объемные кристаллы (около 1 сm³) глицина α -модификации (α -Gly) и *L*-аланина (*L*-Ala). Кристаллы *DL*-Ala получались только в виде тонких игл. В виде мелких объемных (линейные размеры 3–5 mm) кристаллов вырастали кристаллы аспарагина моногидрата

Таблица 1. Белковые аминокислоты, их радикалы *R* и симметрия кристаллов при *T* = 295 K

Аминокислота	Сокращение	Радикал <i>R</i>	Симметрия
α -glycine	α-Gly	Н	C_{2h}
γ -glycine	γ -Gly	Н	C_3
L-alanine	L-Ala	CH ₃	D_2
DL-alanine	DL-Ala	CH ₃	C_{2v}
L-valine	L-Val	$CH(CH_3)_2$	C_2
L-isoleucine	<i>L</i> -Ile	CHCH ₃ CH ₂ CH ₃	C_2, D_2
L-serine	L-Ser	CH ₂ OH	D_2
L-glutamic acid	L-Glu	(CH ₂) ₂ COOH	C_2, D_2
L-asparagine	L-Asn	CH ₂ CONH ₂	D_2
L-lysine	L-Lys	$(CH_2)_4NH_3$	C_2
L-arginine	L-Arg	$(CH_2)_3NHC(NH_2)_2$	C_2, D_2
L-methionine	L-Met	$(CH_2)_2SCH_3$	C_2
		-	•

Таблица 2. Соединения на основе белковых аминокислот и их симметрия при $T = 295 \,\mathrm{K}$

Соединение	Симметрия
Gly.H ₃ PO ₃	$C_{2h}, C_2 \ (\leq 225 \mathrm{K})$
Gly.H ₃ PO ₄	C_{2h}
L-Ala ₂ .H ₃ PO ₃ .H ₂ O	C_2
L-Ala.H ₃ PO ₄	C_2
DL-Ala ₂ .H ₂ SO ₄	C_{2h} (?)
L-Val.H ₃ PO ₃	C_2
L-Val ₂ .H ₃ PO ₄	C_2
L-Ser ₂ .H ₃ PO ₄ .H ₂ O	C_{2h} или C_2
DL-Ser ₂ .H ₂ SO ₄ .H ₂ O	D_2
<i>L</i> -Glu.Na	D_2
L-Lys.HCl	C_2
L-Arg.H ₃ PO ₄ .H ₂ O	C_2

(*L*-Asn. H₂O) и *DL*-метионина (*DL*-Met); *L*-валин (*L*-Val) и *L*-метионин (*L*-Met) получались в виде тонких чешуек, а *L*- и *DL*-изолейцин (*L*- и *DL*-Ile) — в виде тонких пластинок и иголок соответственно. Кристаллы *L*-серина (*L*-Ser) вырастали в виде довольно толстых пластинок ($8 \times 5 \times 2$ mm), которые были прозрачными в растворе, но быстро мутнели на воздухе.

Были выращены монокристаллы ряда соединений белковых аминокислот (состав соединений определялся элементным анализом). Для соединений белковых аминокислот объемные кристаллы больших размеров (около 1 cm³) получались в случае глицинфосфита (Gly.H₃PO₃), глицинфосфата (Gly.H₃PO₄) и *DL*-дисеринсульфата моногидрата (*DL*-Ser₂.H₂SO₄.H₂O). Более мелкие объемные кристаллы получались для соединений *L*-Ala₂.H₃PO₃.H₂O, *L*-Ala.H₃PO₄, *DL*-Ala₂.H₂SO₄, *L*-Lys.HCl и *L*-Ser₂.H₃PO₄.H₂O. Кристаллы *L*-валина с примесью H₃PO₃ и *L*-Val.H₃PO₄ вырастали в виде чешуек и иголок. Объемные кристаллы больших размеров получались для соединения *L*-Arg.H₃PO₄.H₂O [8]. Была предпринята попытка синтеза соединений *L*-Ala.CaCl₂ и *L*-Ala.H₂SO₄; при этом удавалось вырастить крупные кристаллы, но, как показал элементный анализ, полученные кристаллы представляли собой чистый аланин с небольшой примесью (около 5 mol.%) CaCl₂ и H₂SO₄ соответственно.

Пьезоотклик кристаллов изучался на установке ядерного квадрупольного резонанса ИС-2. Образец в виде отдельного кристалла или набора мелких кристалликов помещался в конденсатор контура, на который подавались импульсы напряжения длительностью 4 µs с радиочастотным заполнением с частотой 10 MHz при частоте следования импульсов 12 Hz. Максимальная амплитуда напряжения на контуре составляла около 4 kV. Регистрация сигналов пьезоэлектрического отклика производилась с помощью многоканального анализатора импульсов АИ-1024. В пьезоэлектрических кристаллах под действием радиочастотных импульсов возбуждаются упругие колебания за счет обратного пьезоэлектрического эффекта. После окончания импульса упругие колебания существуют еще в течение времени порядка $\Delta t (\mu s) \approx 10/\alpha (dB/\mu s)$, где α — затухание упругих волн. Это "звучание" образца регистрируется приемником за счет прямого пьезоэлектрического эффекта. Более или менее обычные величины затухания упругих волн в таких "мягких" кристаллах, как кристаллы белковых аминокислот и их соединений, составляют порядка $\alpha \approx 10^{-1} \, \mathrm{dB}/\mu\mathrm{s}$ при комнатной температуре и частоте 10 MHz. Это означает, что время звучания образца $\Delta t \approx 100 \,\mu$ s. Измерение этого времени позволяет оценить величину затухания, а величина сигнала пьезоотклика в момент $\Delta t \approx 0$ определяется константой электромеханической связи, т.е. зависит от пьезокоэффициентов, упругих модулей и диэлектрических постоянных. Однако в экспериментах такого типа особенно при использовании мелкокристаллических порошков звучание образца имеет характер неупорядоченных эхосигналов, когда последующий сигнал может оказаться больше предыдущего, и затухание упругих колебаний при этом определяется с очень большой погрешностью. В связи с этим при измерении температурной зависимости пьезоотклика мы регистрировали интегральный пьезоотклик по всему времени звучания, который зависит как от величины коэффициента электромеханической связи, так и от величины затухания упругих колебаний. Отметим, что используемая нами установка обладала высокой чувствительностью и позволяла регистрировать сигналы пьезоотклика, амплитуда которых составляла порядка 5 · 10⁻⁵ от пьезоотклика кристаллов кварца.

Результаты измерений температурной зависимости интегрального пьезоэлектрического отклика в кристаллах белковых аминокислот и соедениний на их основе приведены на рис. 1–7. Пьезоотклик дается в произвольных единицах, тем не менее на каждом рисунке выдерживается качественное соответствие величины пьезоотклика для разных кристаллов. Вместе с тем для удобства восприятия количественные соотношения сигналов на



Рис. 1. Температурная зависимость пьезоотклика в кристаллах белковых аминокислот *L*-модификации: аланина, аспарагина моногидрата, валина и глутаминовой кислоты.

рисунках часто нарушены. Наиболее сильно это проявляется на рис. 6, где сигналы пьезоотклика в кристаллах DL-дисеринсульфата моногидрата и в триглицинсульфате действительно сопоставимы по величине, как это и показано на рисунке, а в L-Lys.HCl сигнал пьезоотклика существенно меньше (примерно на два порядка). Можно также указать, что в целом для многих исследованных кристаллов сигналы пьезоотклика сопоставимы с пьезооткликом кристаллов кварца. Коэффициенты электромеханической связи, упругие модули, коэффициенты пьезоэффекта и компоненты диэлектрической проницаемости были измерены ранее для кристаллов L-аргининфосфата моногидрата (L-Arg.H₃PO₄.H₂O) [8]. Установлено, что наибольший коэффициент электромеханической связи K_{16} для этих кристаллов составляет около 22%.

На рис. 1 показаны температурные зависимости пьезоотклика для четырех аминокислот *L*-модификации. В случае глутаминовой кислоты использовался мелкокристаллический реактив, в остальных случаях измерения проводились на выращенных нами монокристаллах. Симметрия этих аминокислот, как уже отмечалось (табл. 1), допускает существование пьезоэлектрического эффекта, который и наблюдается экспериментально. При снижении температуры обнаруживается сложное поведение пьезоотклика, что будет обсуждаться в следующем разделе.

Температурные зависимости пьезоотклика для ряда соединений белковых аминокислот приведены на рис. 2–7.

Для кристаллов фосфита и фосфата глицина (Gly.H₃PO₃ и Gly.H₃PO₄) эти зависимости представлены на рис. 2. Там же приведены данные для глицина γ -модификации (γ -Gly). В соответствии с симметрией кристаллов (табл. 1, 2) пьезоотклик наблюдается в Gly.H₃PO₃ и в γ -Gly и не наблюдается в Gly.H₃PO₄. Отметим,



Рис. 2. Пьезоотклик кристаллов глицинфосфита, глицинфосфата и *у*-глицина.



Рис. 3. Пьезоотклик кристаллов *L*-аланина, *L*-диаланинфосфита моногидрата, *L*-аланинфосфата, *DL*-аланина и *DL*диаланинсульфата.



Рис. 4. Пьезоотклик кристаллов *L*-валина, *L*-валина с примесью H₃PO₃ (около 20 mol.%) и *L*-валинфосфата.



Рис. 5. Пьезоотклик кристаллов *L*-дисеринфосфата моногидрата, *L*-глутамата натрия (известен как мясная приправа) и *L*-глутаминовой кислоты.



Рис. 6. Пьезоотклик кристаллов *DL*-дисеринсульфата моногидрата, триглицинсульфата и *L*-лизина гидрохлорида.



Рис. 7. Пьезоотклик кристаллов *L*-аланина и *L*-аланина с примесью H₂SO₄ и CaCl₂ (около 5 mol.%).

что в кристаллах глицина α -модификации (α -Gly), выращенных из водного раствора, пьезоотклик отсутствует, как и должно быть согласно симметрии (табл. 1), но в мелкокристаллическом реактиве α -глицина пьезоотклик наблюдается, по-видимому из-за небольшой примеси γ -Gly [9].

Температурные зависимости пьезоотклика кристаллах диаланинфосфита моногидрата В $(L-Ala_2.H_3PO_3.H_2O),$ аланинфосфата $(L-Ala.H_3PO_4),$ диаланинсульфата (DL-Ala₂.H₂SO₄), валина с примесью H_3PO_3 (*L*-Val. H_3PO_3) и валинфосфата (*L*-Val. H_3PO_4) приведены на рис. 3 и 4. Там же для сравнения приведены данные для L-аланина и L-валина, а также для DL-аланина. Интересно отметить, что кристаллы аланина DL-модификации имеют полярную группу симметрии C_{2v} и должны обладать пьезоэффектом, что и наблюдается экспериментально. Как правило, в общем случае кристаллы рацематов, т.е. кристаллы DL-модификации, являются центросимметричными, но для некоторых белковых аминокислот (например, в случае *DL*-аланина и *DL*-тирозина [7]) это правило не выполняется.

На рис. 5 представлены данные для кристаллов дисеринфосфата моногидрата (*L*-Ser₂.H₃PO₄.H₂O) и кристаллов мононатриваемой соли глутаминовой кислоты глутамата натрия (*L*-Glu.Na). В последнем случае использовался мелкокристаллический порошок, известный как мясная приправа под названием "корейская соль".

Температурная зависимость пьезоотклика в кристаллах *DL*-дисеринсульфата моногидрата (*DL*-Ser₂.H₂SO₄.H₂O — DSSM) и *L*-лизина гидрохлорида (*L*-Lys.HCl) приведена на рис. 6; там же для сравнения показана зависимость для классического сегнетоэлектрика триглицинсульфата (Gly₃.H₂SO₄ — TGS). Отметим, что для DSSM температурная зависимость пьезоотклика характеризуется сильным гистерезисом [10] и на рис. 6 приведена зависимость, полученная при охлаждении кристалла.

Наконец, на рис. 7 приводятся данные, показывающие как влияет примесь CaCl₂ и H₂SO₄ в кристаллах *L*-аланина на температурное поведение пьезоотклика.

2. Обсуждение результатов

Структурная формула белковых аминокислот имеет следующий вид:



Здесь *R* — радикал, состав и структура которого различны для разных белковых аминокислот (табл. 1).

По структуре кристаллов белковых аминокислот имеются многочисленные литературные данные. Что каса-

ется соединений на их основе, приведенных в табл. 2, то в настоящее время расшифрована структура глицинфосфита (Gly.H₃PO₃) [11], *DL*-дисеринсульфата моногидрата (*DL*-Ser₂.H₂SO₄.H₂O) [12], диаланинфосфита моногидрата и аланинфосфата (*L*-Ala₂.H₃PO₃.H₂O и *L*-Ala.H₃PO₄) [13].

При обсуждении экспериментальных результатов по температурным зависимостям пьезоотклика (рис. 1–7) представляется интересным выяснить прежде всего вопрос о возможных фазовых переходах в исследованных кристаллах. Из представленных на рис. 1-7 зависимостей две относятся к известным сегнетоэлектрикам: глицинфосфит с температурой фазового перехода *T_c* = 224 К [14–16] и триглицинсульфат с температурой перехода T_c = 322 К. Оба кристалла являются моноклинными и при фазовом переходе их симметрия меняется от C_{2h} к C₂. При этом в низкосимметричной фазе появляется пьезоэффект, что и наблюдается в эксперименте (рис. 2, 6). Сходное поведение пьезоотклика имеет место и для кристаллов диаланинфофита и аланинфосфата (рис. 3), валинфосфата (рис. 4) и дисеринфосфата моногидрата (рис. 5), а именно: пьезоотклик отсутствует (в пределах чувствительности установки) при комнатной температуре и возникает при более низких температурах. Однако такое поведение пьезоотклика может быть связано не с отсутствием пьезоэффекта при комнатной температуре, а с малой величиной пьезокоэффициентов и/или с большой величиной затухания упругих колебаний. Действительно, по литературным данным [13] кристаллы диаланинфосфита и аланинфосфата при комнатной температуре являются пьезоактивными с точечной группой симметрии С2 (табл. 2).

Очень резкое возрастание пьезоотклика при 8°С наблюдается в *L*-дисеринфосфате моногидрате (рис. 5), при этом при более высоких температурах пьезоотклик отсутствует. По рентгенодифракционным данным этот кристалл относится к дифракционному классу симметрии C_{2h} . Из анализа дифрактограмм следует, что точечной группой симметрии кристалла могут быть группы C_{2h} или C_2 . По данным Смолина кристалл принадлежит к полярной группе симметрии C_2 . Это означает, что резкое возрастание пьезоотклика может быть связано не с фазовым переходом, а просто с сильной температурной зависимостью коэффициента электромеханической связи или затухания упругих колебаний.

Ранее [17] нами был сделан предварительный вывод о том, что в кристаллах *L*-аланина происходит фазовый переход при температуре около 170 К. Этот вывод основывался на температурной зависимости времени релаксации фононного эха и литературных данных о ядерной спин-решеточной релаксации. Из рис. 1 следует, что действительно в этой области температур наблюдаются некоторые особенности в поведении пьезоотклика, но они, как показано далее, не связаны с каким-либо фазовым переходом. Изучая спектры рамановского рассеяния света при комнатной температуре и при всестороннем давлении до 2.0 GPa, авторы [18] сделали вывод, что в кристаллах L-аспарагина моногидрата (L-Asn.H₂O) наблюдаются три фазовых перехода. Один из них происходит при давлении 0.1 GPa. Если бы этот переход был связан только с изменением объема, то при нормальном давлении можно было бы ожидать, что переход будет наблюдаться при температуре около 200 К. Однако по данным Смолина симметрия кристаллов не меняется в интервале температур от 330 до 120 К, т. е. особенности в температурной зависимости пьезоотклика и в этом случае также не связаны с фазовым переходом.

Как следует из рис. 6, в кристаллах дисеринсульфата моногидрата пьезоотклик исчезает при температурах около 260 и 340 К, причем низкотемпературная аномалия сопровождается, как уже отмечалось, значительным температурным гистерезисом [10]. Рентгеноструктурные исследования, выполненные при 233 К [12], показали, что главные рефлексы в рентгеновских отражениях сопровождаются сателлитами, свидетельствующими об одномерной несоразмерной модуляции вдоль оси b (параметры решетки при этой температуре составляют [12] a = 10.61, b = 21.42 и c = 5.90 Å). Волновой вектор модуляции оказался равным $\mathbf{q} = 0.23\mathbf{b}^*$, где \mathbf{b}^* — вектор обратной решетки. Такому вектору модуляции отвечает период модуляции около 90 Å. Исчезновение сигнала пьезоотклика при температуре около 260 К (рис. 6), возможно, связано с фазовым переходом в несоразмерную фазу. Выяснение механизма этого перехода требует дальнейших исследований.

Обсудим далее особенности пьезоотклика, которые наблюдаются в большей части исследованных кристаллов в основном в интервале температур 120-240 К (рис. 1–6). Эти особенности проявляются в более или менее ярко выраженных минимумах в температурных зависимостях пьезоотклика. Мы считаем, что эти минимумы связаны с возрастанием затухания упругих колебаний в кристаллах. Если в кристалле существуют процессы, которые как-то связаны с упругими колебаниями и поэтому вызывают увеличение затухания с максимумом при некоторой температуре, то это должно сопровождаться уменьшением интегрального пьезоотклика с минимумом при той же температуре. Известно, что в молекулярных кристаллах могут существовать заторможенные вращения молекулярных групп, время релаксации которых описывается соотношением Аррениуса с определенной высотой потенциального барьера. В случае кристаллов белковых аминокислот и их соединений такими группами являются CH₃ и NH₃ [19–21] (группы NH₃⁺ возникают при наличии в кристаллах цвиттер-ионов). Такой вывод был сделан на основании исследования ЯМР в ряде белковых аминокислот. Изучение температурных зависимостей спинрешеточной релаксации протонов позволило определить параметры, характеризующие вращение молекулярных групп. Для объяснения наблюдаемых нами особенностей в температурных зависимостях пьезоотклика воспользуемся параметрами, полученными в [20]. В этой работе время спин-решеточной релаксации T_1 измерялось на частоте 60 MHz в интервале температур 130–500 К. Обнаруженные особенности релаксации были связаны с заторможенными вращениями групп NH₃ (более высокие температуры) и CH₃ (низкие температуры) со временем релаксации, которое зависит от температуры по закону Аррениуса

$$\tau = \tau_0 \exp(U/kT),\tag{1}$$

где *U* — высота барьера.

Когда частота вращения групп NH₃ и CH₃ $\omega = 1/\tau$ становится равной частоте ЯМР, в температурной зависимости T_1 наблюдается минимум. Обрабатывая экспериментальные данные, авторы [20] определили высоту барьеров U и частоту попыток $\omega_0 = 1/\tau_0$ для вращения групп NH₃ и CH₃ в ряде белковых аминокислот.

Модель заторможенного вращения молекулярных групп можно использовать для объяснения особенностей пьезоотклика в наших кристаллах.

Молекулярные вращения в кристаллах, как правило, оказываются связанными с упругими деформациями решетки. В таком случае затухание упругих колебаний должно описываться релаксационной формулой

$$\alpha = G\Omega^2 \tau / (1 + \Omega^2 \tau^2), \qquad (2)$$

где *G* — константа связи, Ω — частота (круговая) упругих колебаний.

При $\Omega \tau = 1$ затухание имеет максимальную величину.

Интегральный пьезоотклик A, как уже отмечалось, уменьшается при уменьшении коэффициентов электромеханической связи и при увеличении затухания упругих колебаний α . В общем случае коэффициенты электромеханической связи, которые определяются коэффициентами пьезоэффекта, упругими модулями и диэлектрическими постоянными, не очень сильно зависят от температуры, и такие зависимости являются обычно монотонными. Если считать, что в не очень широком температурном интервале температурной зависимостью коэффициентов электромеханической связи можно пренебречь, то тогда пьезоотклик должен быть обратно пропорционален затуханию упругих колебаний

$$A \propto 1/\alpha \propto (1 + \Omega^2 \tau^2) / \Omega^2 \tau.$$
(3)

При $\Omega \tau = 1$ пьезоотклик, согласно (3), должен иметь минимальную величину.

Действительно, как видно из рисунков, во многих случаях в температурных зависимостях пьезоотклика наблюдаются более или менее четкие минимумы, которые обусловлены, таким образом, связью упругих колебаний с вращением молекулярных групп. Отметим при этом, что отсутствие пьезоотклика для многих кристаллов в области комнатной температуры, возможно, также обусловлено большим затуханием упругих волн из-за их связи с вращением молекулярных групп.

Воспользуемся теперь параметрами релаксации Uи τ_0 , определенными из ЯМР-экспериментов [20], для вычисления температуры T_{\min} , при которых $\Omega \tau = 1$ (в нашем случае, когда $\Omega = 2\pi \cdot 10^7 \text{ s}^{-1}$).

Для релаксации NH₃ в α -глицине установлено, что U = 0.29 eV и $\tau_0 = 7 \cdot 10^{-15} \text{ s}$ [20]. При таких параметрах релаксации пьезоотклик должен быть минимальным при $T_{\min} = 230 \text{ K}$, что разумно согласуется с экспериментальным значением для γ -глицина $T_{\min} = 210 \text{ K}$ (рис. 2).

Для кристаллов *L*-аланина отсутствуют четкие минимумы в температурной зависимости пьезоотклика (рис. 1), поэтому не представляется возможным провести количественное сравнение с данными ЯМР. Можно, однако, заметить, что наблюдается определенная корреляция наших данных с данными по ядерной спинрешеточной релаксации [19–21].

Для *L*-валина [20] U = 0.39 eV, $\tau_0 = 3.8 \cdot 10^{-14} \text{ s}$ (вращение NH₃-групп) и U = 0.12 eV, $\tau_0 = 1.89 \cdot 10^{-12} \text{ s}$ (вращение CH₃-групп). Для нашей частоты ($\Omega = 2\pi \cdot 10^7 \text{ s}^{-1}$) при этих параметрах получаем $T_{\min} = 352 \text{ K}$ (NH₃) и $T_{\min} = 155 \text{ K}$ (CH₃). Первая температура находится за пределами исследованного нами диапазона температур, вторая близка к экспериментальному значению $T_{\min} = 175 \text{ K}$ (рис. 1). Отметим, что для наших экспериментов трудно ожидать лучшего соответствия, поскольку в температурную зависимость пьезоотклика вносит определенный вклад и температурная зависимость коэффициентов электромеханической связи.

Мы можем использовать наши экспериментальные данные не только для сравнения с результатами ЯМРисследований, но и для непосредственного определения параметров релаксации с помощью выражений (2) или (3) (предпочтительнее использовать формулу (2) и рассматривать минимумы пьезоотклика как максимумы затухания упругих колебаний). Однако отмеченный выше вклад температурной зависимости коэффициентов электромеханической связи и сложность определения в наших экспериментах фонового затухания упругих колебаний позволяют говорить о возможности лишь оценки параметров релаксации из измерений интегрального пьезоотклика. В таких случаях, как известно, даже небольшие ошибки в определении высоты барьера U могут привести к значительным ошибкам в определении предэкспоненциального множителя τ_0 .

Проведем такую оценку параметров релаксации для *L*-глутаминовой кислоты, *DL*-аланина и *L*-лизина гидрохлорида.

Для *L*-Glu наблюдается одна релаксация с минимумом пьезоотклика при температуре $T_{\min} = 166 \text{ K}$ (рис. 1). Используя экспериментальные данные по температурной зависимости пьезоотклика вблизи этой температуры и формулу (2), определяем параметры релаксации: U = 0.15 eV, среднее значение τ_0 порядка $5 \cdot 10^{-13} \text{ s.}$

Для *DL*-аланина имеются две релаксации с минимумами пьезоотклика при температурах $T_{\min} = 255$ и 200 К (рис. 3). В этом случае для параметров релаксации получаем U = 0.35 eV, $\tau_0 \approx 3 \cdot 10^{-15}$ s для $T_{\min} = 255$ К и U = 0.2 eV, $\tau_0 \approx 10^{-13}$ s для $T_{\min} = 200$ K.

Две релаксации наблюдаются и для *L*-Lys.HCl при $T_{\rm min} = 215$ и 190 K (рис. 6). Параметры релаксации составляют U = 0.3 eV, $\tau_0 \approx 5 \cdot 10^{-15}$ s ($T_{\rm min} = 215$ K) и U = 0.25 eV, $\tau_0 \approx 10^{-15}$ s ($T_{\rm min} = 190$ K). По-видимому, имеется еще одна низкотемпературная релаксация с $T_{\rm min} \leq 130$ K.

Очевидно, что окончательное заключение о механизмах релаксации и точное определение ее параметров могут быть сделаны только при помощи прямых ультразвуковых экспериментов по измерению затухания и скорости ультразвуковых волн. Проведение таких экспериментов планируется в нашей лаборатории.

Авторы благодарят Н.В. Зайцеву за проведение рентгенодифракционных измерений, а Ю.И. Смолина и Л.С. Сочаву за полезные обсуждения.

Список литературы

- Г.В. Гурская. Структуры аминокислот. Наука, М. (1966). 159 с. [G.V. Gurskaya. The molecular structure of amino acids: determination by X-ray diffraction analysis. Consultant Bureau, N.Y. (1968)].
- [2] D. Vasilescu, R. Cornillon, G. Mallet. Nature 225, 635 (1970).
- [3] M. Delfino. Mol Cryst. Liq. Cryst. 52, 271 (1978).
- [4] T. Asahi, H. Utsumi, Y. Itagaki, I. Kagomiya, J. Kobayashi. Acta Cryst. A52, 766 (1996).
- [5] T. Asahi, M. Takahashi, J. Kobayashi. Acta Cryst. A53, 763 (1997).
- [6] V.V. Lemanov. Piezoelectric materials: advances in science, technology and applications / Ed. C. Galassi et al. Kluwer-Academic Publ. (2000). P. 1.
- [7] V.V. Lemanov. Ferroelectrics 238, 211 (2000).
- [8] И.М. Сильвестрова, Г.Н. Набахтиани, В.Б. Козин, В.А. Кузнецов, Ю.В. Писаревский. Кристаллография 37, 1535 (1992).
- [9] В.В. Леманов, С.Н. Попов. ФТТ 40, 6, 1086 (1998).
- [10] В.В. Леманов, С.Н. Попов, В.В. Бахурин, Н.В. Зайцева. ФТТ **43**, *7*, 1283 (2001).
- [11] M.T. Averbuch-Pouchot. Acta Cryst. C49, 815 (1993).
- [12] Ю.И. Смолин, А.Е. Лапшин, И.А. Дроздова. ФТТ 44, 10, 1881 (2002).
- [13] Ю.И. Смолин, А.Е. Лапшин, Г.А. Панкова. Кристаллография, в печати.
- [14] S. Dacko, Z. Czapla, J. Baran, M. Drozd. Phys. Lett. A233, 217 (1996).
- [15] Е.В. Балашова, В.В. Леманов, Г.А. Панкова. ФТТ 43, 7, 1275 (2001).
- [16] E.V. Balashova, V.V. Lemanov, G.A. Pankova. Ferroelectrics Lett. 29, 1–2 (2001).
- [17] В.В. Леманов, С.Н. Попов. ФТТ 40, 11, 2119 (1998).
- [18] A.J.D. Moreno, P.T.C. Freire, F.E.A. Melo, M.A. Araujo Silva, I. Guedes, J. Mendes Filho. Solid State Commun. 103, 655 (1997).

В.В. Леманов, С.Н. Попов, Г.А. Панкова

- [19] М.Р. Зарипов. Радиоспектроскопия. Сб. статей. Наука, М. (1973). С. 193. [British Library. Lending Division RTS 9205 (December 1974)].
- [20] E.R. Andrew, W.S. Hinshaw, M.G. Hutchins, R.O.I. Sjöblom. Mol. Phys. 31, 1479 (1976); 32, 795 (1976).
- [21] K. Beshah, E.T. Olejniczak, R.G. Griffin. J. Chem. Phys. 86, 4730 (1987).