

Влияние фазовых трансформаций на частоты молекулярных колебаний в пленках 2-метилбензимидазолперхлората $C_8H_8N_2\text{-HClO}_4$

© Б.Б. Кричевцов¹, С.И. Павлов¹, А.В. Редьков², Е.В. Балашова¹

¹ ФТИ им. А.Ф. Иоффе,
Санкт-Петербург, Россия

² ИПМаш РАН,
Санкт-Петербург, Россия
e-mail: boris@mail.ioffe.ru

Поступила в редакцию 01.05.2025 г.

В окончательной редакции 06.08.2025 г.

Принята к публикации 06.08.2025 г.

Пленки 2-метилбензимидазолперхлората $C_8H_8N_2\text{-HClO}_4$ (MBI·HClO₄) выращены на подложках сапфира $\text{Al}_2\text{O}_3(0001)$. Исследованы частоты молекулярных колебаний MBI·HClO₄ при фазовых переходах из состояния ионного кристалла (ИК) в промежуточную фазу и в фазу ионной жидкости (ИЖ). Изучались рамановские спектры в диапазоне $80\text{--}3300\text{ cm}^{-1}$, а также спектры инфракрасного поглощения и отражения (FTIR) в диапазоне $650\text{--}5000\text{ cm}^{-1}$. Показано, что в фазе ИЖ, как и в фазе ИК, молекула MBI остается протонированной в виде катиона MBI-H⁺, а перхлорная кислота присутствует в виде аниона ClO_4^- . Анализ спектров FTIR показал, что в промежуточной фазе реализуется состояние ионного жидкого кристалла.

Ключевые слова: ионная жидкость, ионный жидкий кристалл, ионный кристалл, рамановская спектроскопия, инфракрасная спектроскопия.

DOI: 10.61011/OS.2025.11.62158.7977-25

Ионные жидкости (ИЖ) и ионные жидккие кристаллы (ИЖК) вызывают в настоящее время большой интерес в связи с широкими возможностями их использования в различных практических приложениях [1,2]. В частности, ИЖ нашли важные применения при создании органических растворителей с низким давлением паров, устройств хранения тепловой энергии, суперконденсаторов, солнечных элементов. Кроме того, на основе ИЖ синтезируются органические ионные пластические кристаллы (ИПК), материалы для производства аммиака, разделения газов, ионогелей [3]. Не меньший интерес представляют и ИЖК, которые сочетают в себе свойства как ИЖ, так и жидких кристаллов (ЖК), и могут быть использованы в качестве ионно-проводящих материалов, анизотропных растворителей, функциональных nanostructured материалов, устройств хранения энергии [4]. В связи с этим интенсивно проводятся работы по поиску и исследованию новых ИЖ и ИЖК. Для их синтеза используются различные органические и полуорганические соединения, в частности, соединения на основе имидазолов, к которым присоединяются различные органические цепочки [5]. Длина цепочки определяет свойства ИЖ, в частности, нижнюю температуру, при которой реализуется ИЖ.

Недавно в работе соавторов статьи в результате соединения органического 2-метилбензимидазола $C_8H_8N_2$ (MBI) и перхлорной кислоты HClO_4 был синтезирован новый полуорганический кристалл 2-метилбензимидазолперхлорат (MBI·HClO₄) [6]. При комнатной температуре MBI·HClO₄ кристаллизуется в центросиммет-

ричной решетке с пространственной группой $P2_1/n(14)$. Элементарная ячейка содержит 4 формульных единицы. При этой температуре реализуется фаза ионного кристалла (ИК), составленного из протонированных молекул MBI-H⁺ и анионов ClO_4^- (рис. 1).

При повышении температуры в кристалле происходят два фазовых перехода первого рода. Низкотемпературный фазовый переход происходит при $T_{c2}^h = 161.3^\circ\text{C}$ (при охлаждении $T_{c2}^c = 127.7^\circ\text{C}$), а вы-

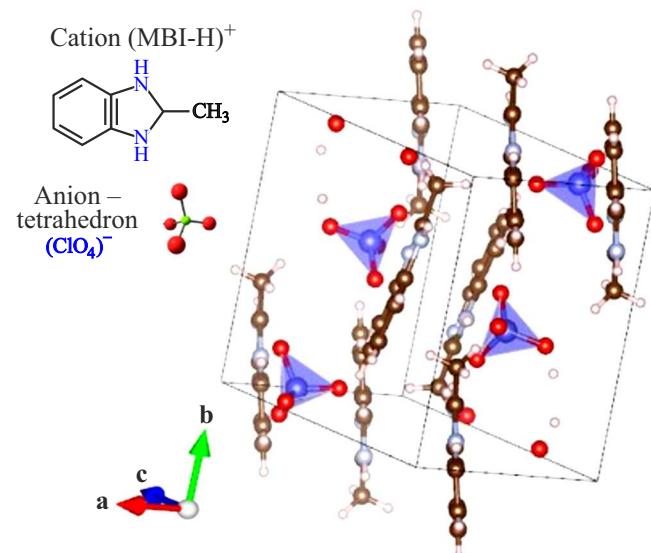


Рис. 1. Кристаллическая структура MBI·HClO₄. Слева — изображения катиона MBI-H⁺ и аниона ClO_4^- .

сокотемпературный — при $T_{c1}^h = 168.4^\circ\text{C}$ (при охлаждении $T_{c1}^c = 157.8^\circ\text{C}$) [6]. При высокотемпературном переходе реализуется состояние ИЖ, о чём свидетельствуют данные диэлектрических измерений. В этом состоянии значение низкочастотной проводимости на 7 порядков больше, чем при комнатной температуре в фазе ИК. При низкотемпературном переходе кристалл переходит в промежуточное состояние, которое также характеризуется высокой проводимостью, на два-три порядка большей, чем в состоянии ИК, но меньшей, чем в ИЖ. Диэлектрические исследования пленок MBI·HClO₄, выращенных на различных подложках, показали, что в них наблюдаются более низкие температуры переходов из ИК в промежуточную фазу и в фазу ИЖ. Как показали поляризационно-оптические исследования пленок, промежуточная фаза демонстрирует свойства, характерные для жидкокристаллического состояния [7], т.е. в этой фазе реализуется ИЖК. Информацию о состоянии ионов, образующих ИК, ИЖК или ИЖ, в частности, об их связях, могут дать частоты ионных молекулярных колебаний, которые можно получить с помощью рамановской или инфракрасной спектроскопии. Целью данной работы явилось изучение молекулярных колебаний в пленках MBI·HClO₄, выращенных на подложках сапфира, при фазовых переходах из состояния ИК в промежуточную фазу и в фазу ИЖ.

Пленки MBI·HClO₄ толщиной $h \sim 10\text{ }\mu\text{m}$ выращивались на подложках Al₂O₃(0001) методом испарения из водного раствора очищенных монокристаллов MBI·HClO₄. Выращенные пленки представляли собой текстурированные структуры с направлением кристаллографических плоскостей ($h0h$) параллельно поверхности пленки. Как показали исследования диэлектрических свойств пленок, выращенных на встречно-штыревых преобразователях, в них так же, как и в кристаллах, реализуются два фазовых перехода 1-го рода, причем изменения проводимости при фазовых переходах аналогичны наблюдаемым в монокристаллах [7]. После нагрева выше температуры перехода в состояние ИЖ и последующем охлаждении текстура пропадала, и пленки имели поликристаллическую структуру.

Спектры рамановского рассеяния в спектральной области $\nu = 80\text{--}3300\text{ cm}^{-1}$ были получены с помощью конфокального микроскопа Alpha 300R (Witec, Германия) в геометрии обратного рассеяния с использованием лазерного диода, работающего на длине волн 532 nm. Измерения проводились в температурном интервале 295–450 K. Лазерное излучение фокусировалось на образце в пятно диаметром $\sim 1\text{ }\mu\text{m}$, что позволяло получать спектры от отдельных капель, образующихся при переходе пленки в состояние ИЖ.

Спектры инфракрасного поглощения и отражения измерялись в температурном интервале 295–450 K с помощью инфракрасного фурье-спектрометра IRPrestige-21 (Shimadzu, Япония) в диапазоне $\nu = 650\text{--}5000\text{ cm}^{-1}$ при температурах, соответствующих образованию фазы ИК, промежуточному состоянию и фазе ИЖ.

При комнатной температуре в фазе ИК спектры рамановского рассеяния монокристаллов MBI·HClO₄ в исследуемом диапазоне частот состоят из большого числа линий, связанных с молекулярными колебаниями протонированной молекулы MBI-H⁺ и тетраэдров ClO₄⁻ [6]. Интерпретация этих линий, основанная на сравнении рамановских спектров в кристаллах и жидкостях, содержащих молекулы MBI и HClO₄, а также теоретических работ, приведена в [6]. Спектры рамановского рассеяния, измеренные в пленках MBI·HClO₄ при 90 °C (фаза ИК), также состоят из набора линий (рис. 2, a), частоты которых практически совпадают с наблюдаемыми в монокристаллах MBI·HClO₄.

Рамановские спектры, измеренные при 165 °C после перехода пленки в состояние ИЖ, близки, но несколько отличаются от спектров, полученных в фазе ИК (рис. 2, b, c). Основное различие проявляется в том, что в кристаллической фазе наблюдаются 9 линий, связанных с колебаниями связей в искаженных тетраэдрах ClO₄⁻, а в фазе ИЖ остаются только 4 линии.

Свободный ион ClO₄⁻ имеет симметрию T_d , которой соответствуют четыре основных колебания: невырожденная симметрическая валентная мода ν_1 (A1), дважды вырожденная изгибная (деформационная) мода ν_2 (E), трехкратно вырожденная асимметрическая валентная мода ν_3 (F2) и трехкратно вырожденная асимметрическая изгибная мода ν_4 (F2) [8]. В кристалле MBI·HClO₄ тетраэдр ClO₄⁻ сильно искажен из-за низкой позиционной симметрии C1 (рис. 1). Это приводит к тому, что вырождение мод ν_2 , ν_3 и ν_4 в кристалле снимается [6]. Невырожденная валентная мода ν_1 проявляется при 933 cm⁻¹; мода ν_2 — при 466 и 458 cm⁻¹; мода ν_3 — при 1122, 925, 909 cm⁻¹; мода ν_4 — при 619, 626, 650 cm⁻¹. Линии, соответствующие этим модам, наблюдаются и в рамановских спектрах пленок в фазе ИК при 90 °C (рис. 2, b, c), измеренных как до перехода в состояние ИЖ, так и после охлаждения из жидкой фазы. В рамановском спектре, измеренном при 165 °C в фазе ИЖ, количество линий, связанных с вибрациями тетраэдра ClO₄⁻, уменьшается. Остаются линии $\nu = 934\text{ cm}^{-1}$ (ν_1), 466 cm⁻¹ (ν_2), 1122 cm⁻¹ (ν_3), 626 cm⁻¹ (ν_4) (рис. 2, b, c). Отметим, что в водных растворах перхлорной кислоты и солей перхлорной кислоты, как и в расплаве MBI·HClO₄, наблюдаются линии $\nu = 934, 462, 1122, 629\text{ cm}^{-1}$, соответствующие симметрии T_d тетраэдра [9,10].

Вырождение мод, связанных с колебаниями тетраэдра ClO₄⁻ в фазе ИЖ, свидетельствует о том, что форма тетраэдров близка к идеальной, и тетраэдр ClO₄⁻ очень слабо связан с катионом MBI-H⁺. Это также подтверждает вывод о том, что в фазе ИЖ молекула MBI остается протонированной, т.е. присутствует в виде катиона MBI-H⁺, а перхлорная кислота — в виде аниона ClO₄⁻. К сожалению, наблюдение рамановских спектров в промежуточном состоянии оказалось невозможным из-за сильной люминесценции. Интенсивность люминесценции, возникающей в этой фазе, примерно на два

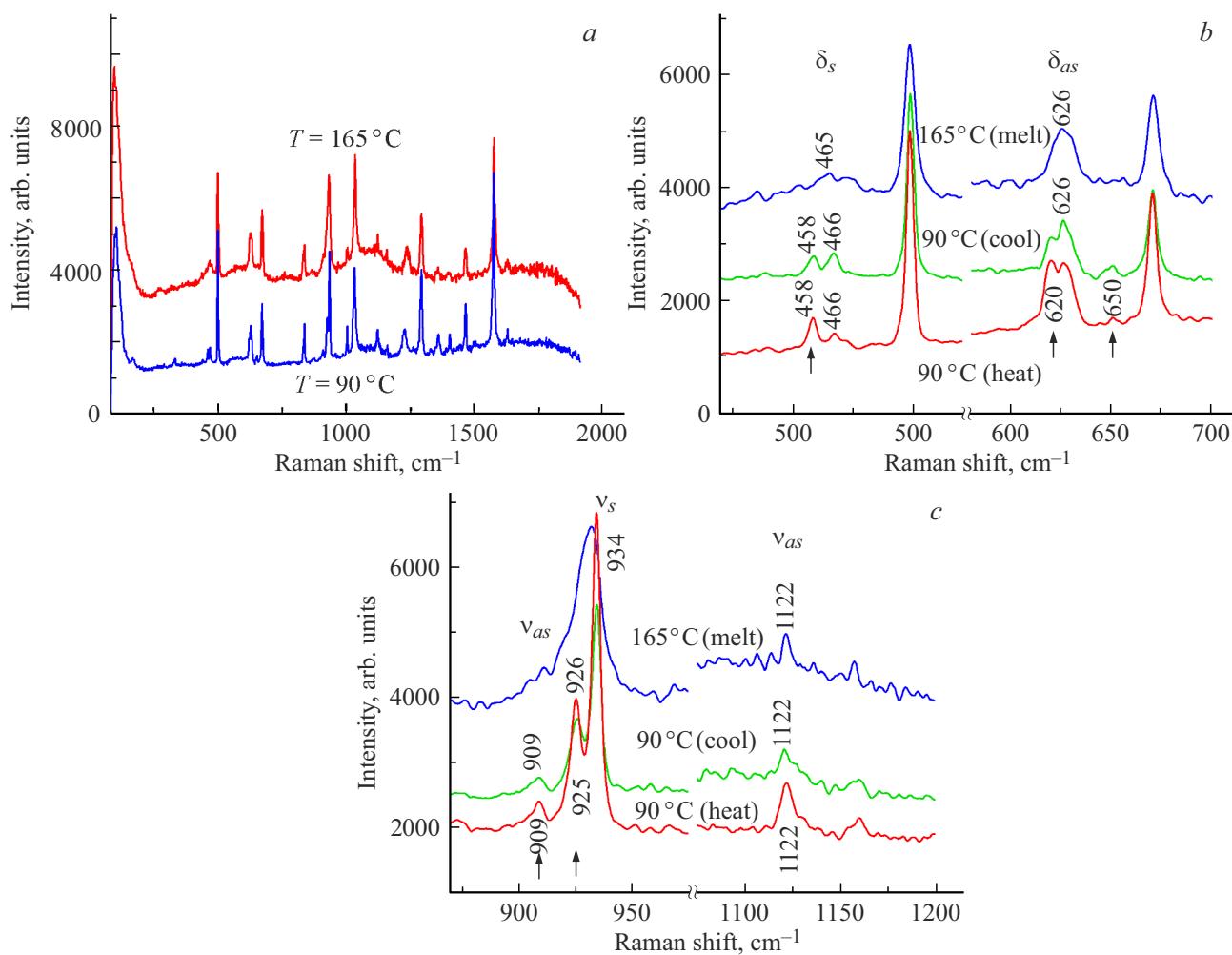


Рис. 2. (а) Спектры рamanовского рассеяния в пленке MBI·HClO₄/Al₂O₃ в фазе ИК ($T = 90^\circ\text{C}$) и ИЖ ($T = 165^\circ\text{C}$). Спектры рamanовского рассеяния в области 450–700 cm^{-1} (б) и 900–1200 cm^{-1} (в) при $T = 90^\circ\text{C}$ после нагрева от комнатной температуры (фаза ИК, красные линии), при $T = 165^\circ\text{C}$ (расплав, синие линии) и при $T = 90^\circ\text{C}$ после охлаждения расплава (фаза ИК, зеленые линии). δ_s и δ_{as} показывают изгибные симметричные (ν_2) и антисимметричные (ν_4) колебания; ν_s и ν_{as} — валентные симметричные (ν_1) и антисимметричные (ν_3) колебания. Стрелки показывают линии, исчезающие в фазе ИЖ.

порядка выше, чем интенсивность рamanовского рассеяния. При переходе из состояния ИЖ в промежуточное состояние, а затем из промежуточного состояния в фазу ИК люминесценция скачком появляется и исчезает.

В отличие от рamanовских спектров спектры инфракрасного поглощения хорошо измеряются во всем исследованном температурном диапазоне (рис. 3, а). Как и в случае рamanовских спектров частоты линий FTIR, измеренные при комнатной температуре, близки к наблюдаемым в монокристаллах MBI·HClO₄ [6]. В спектрах FTIR имеются линии, проявляющиеся во всех фазах, причем при переходе в фазу ИЖ частоты некоторых линий практически не меняются (660, 820, 895, 1030, 1150, 1220, 1290 cm^{-1}), у других — немного увеличиваются (1258, 2828, 2880, 2938, 2992, 3080 cm^{-1}) или уменьшаются (754, 773, 932, 954, 997 cm^{-1}) (рис. 3, а). Температурные изменения частот этих линий имеют обратимый характер. Некоторые линии (868, 891, 1001,

1121, 1184, 1946, 3024 cm^{-1}) не проявляются в фазе ИЖ. Имеется также ряд линий, энергия которых демонстрирует температурный гистерезис (рис. 3, б, д).

Изменения частот молекулярных колебаний при переходе в жидкое состояние связано, очевидно, с разрывом связей между ионами, образующими кристаллическую решетку при низкой температуре. В состоянии ИЖ эти ионы находятся в свободном состоянии в своей наиболее симметричной форме. Разрыв межионных связей может сопровождаться как увеличением, так и уменьшением энергий колебаний внутримолекулярных связей.

Особый интерес вызывают линии, для которых изменение температуры от 295 к 450 К и обратно сопровождается гистерезисом. В состоянии ИК частоты этих мод практически не меняются с увеличением температуры. При переходе в состояние ИЖ частоты этих мод увеличиваются, а при понижении температуры — вплоть до перехода в состояние ИК — остаются теми

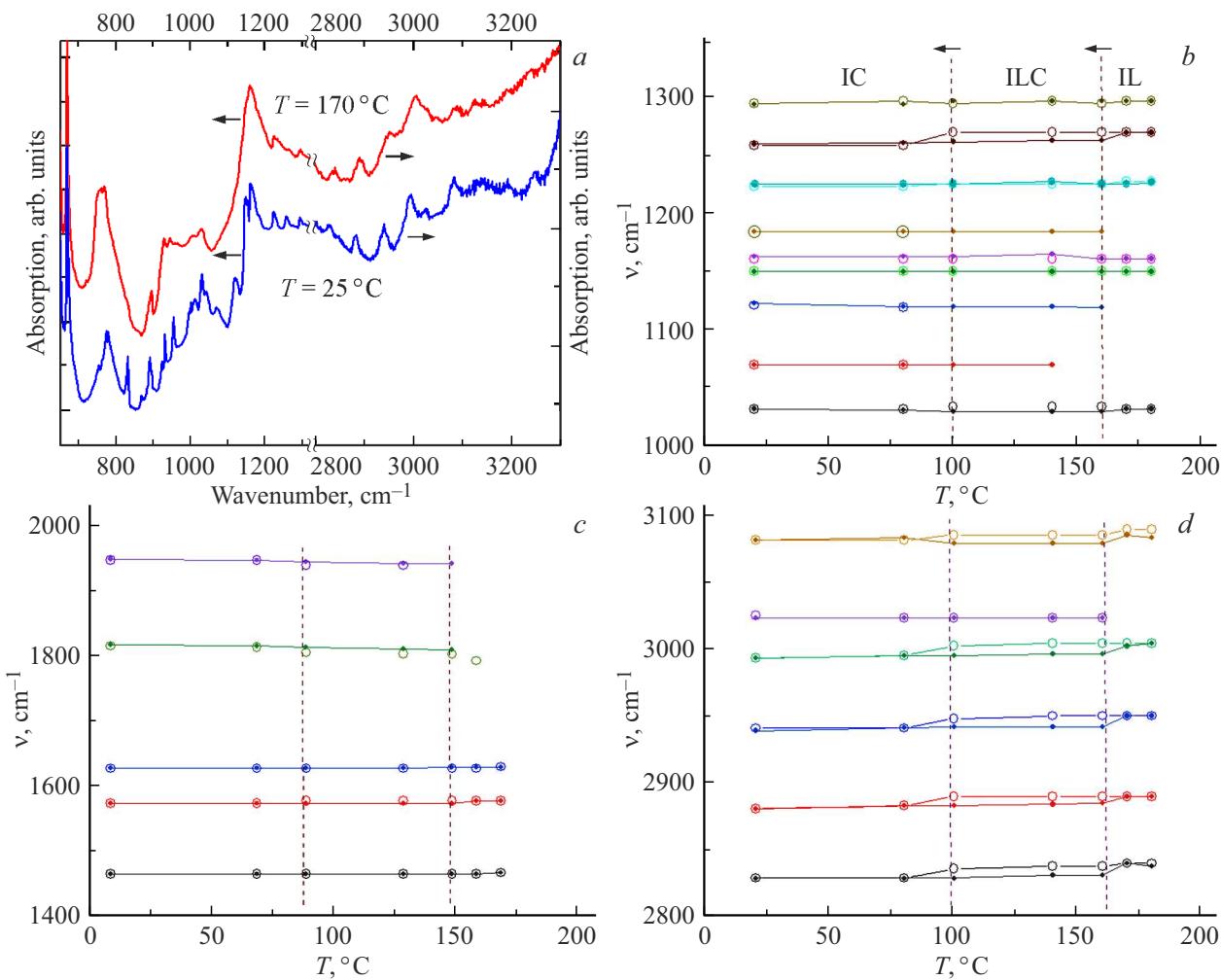


Рис. 3. (а) Спектры инфракрасного поглощения при $T = 25^\circ\text{C}$ (ИК), 179°C (ИЖ) в спектральных областях $700-1300\text{ cm}^{-1}$ и $2800-3300\text{ cm}^{-1}$, для удобства восприятия спектры сдвинуты по оси ординат. Температурные зависимости резонансных частот линий FTIR, проявляющихся в диапазонах $1000-1300\text{ cm}^{-1}$ (б), $1300-2000\text{ cm}^{-1}$ (в), $1800-3100\text{ cm}^{-1}$ (г). Сплошные кружки соответствуют нагреву, пустые — охлаждению. Штриховыми вертикальными линиями схематически обозначены области ИЖ (IL), промежуточной фазы (ILC) и ионного кристалла (IC) при охлаждении из фазы ИЖ.

Частоты (см $^{-1}$) и интерпретация линий, показывающих температурный гистерезис, в состояниях ИК, ИЖ и в промежуточной фазе

Интерпретация линий	ИК, 295 K	ИЖ, 450 K	Промежуточная фаза, 433–370 K
$\delta\text{CH} + \nu\text{CN} + \nu\text{CC}$	1258 ± 1	1269 ± 1	1269 ± 1
—	2828	2837	2837
—	2880	2889	2889
$M\nu\text{CH}$	2938	2949	2949
$M\nu\text{CH}$	2992	3003	3003
νCH	3080	3084	3084

же, что и в ИЖ. Частоты этих линий в состоянии ИК, промежуточном состоянии и в состоянии ИЖ, а также интерпретация этих мод приведены в таблице.

Линии, демонстрирующие температурный гистерезис, связаны с колебаниями связей C–H, которые присутствуют в молекуле MBI–H $^+$ как в бензольном, так и в имидазольном кольцах. Тот факт, что частоты этих линий практически не изменяются при переходе из фазы ИЖ в промежуточную фазу, свидетельствует о том, что катионы в промежуточной фазе остаются свободными, что указывает на реализацию в этой фазе жидкокристаллического состояния.

Таким образом, температурные исследования частот рamanовских линий в пленках MBI–HClO $_4$ в различных фазах (ИК, промежуточная фаза, ИЖ) показали, что переход в состояние ИЖ сопровождается приближением формы тетраэдров ClO $_4^-$ к идеальному тетраэдру. Об этом свидетельствует уменьшение числа линий, связанных с колебаниями тетраэдров в фазе ИЖ по сравнению с ИК. Наблюдение линий, связанных с тетраэдрами в ИЖ, подтверждает вывод о том, что как ИК, так и

ИЖ образованы катионами MBI-H^+ и анионами ClO_4^- . Изучение спектров инфракрасного поглощения FTIR показало, что как в фазе ИЖ, так и в промежуточной фазе молекулы MBI остаются свободными, что указывает на образование в этой фазе жидкокристаллического состояния. Это подтверждает результаты, полученные ранее с помощью оптической поляризационной спектроскопии.

Дополнительная информация о промежуточном состоянии пленок может быть получена с помощью измерений методом XRD при различных температурах. Также планируется провести исследования люминесценции, наблюдающейся в промежуточной фазе. Большой интерес вызывают эксперименты с использованием рамановской и инфракрасной спектроскопии приложении электрического поля в фазе ИЖ, когда на границе металлический электрод — ИЖ возникают двойные электрические слои.

Конфликт интересов

Авторы заявляют, что у них нет конфликта интересов.

Список литературы

- [1] A. Göllei. *Dielectric Characteristics of Ionic Liquids and Usage in Advanced Energy Storage Cells*. In: S. Handy, Ed. „*Progress and Developments in Ionic Liquids*“ (InTech, 2017). DOI: 10.5772/62621
- [2] K. Binnemans. *Chem. Rev.*, **105**, 4148–4204 (2005). DOI: 10.1021/cr0400919
- [3] Sh. Zhang, J. Zhang, Y. Zhang, Y. Deng. *Chem. Rev.*, **117** (10), 6755–6833 (2016). DOI: 10.1021/acs.chemrev.6b00509
- [4] G. Saielli. *Crystals*, **9**, 274 (2019). DOI: 10.3390/crust9050274
- [5] A.T. Mohammad, O.S. Khalefa, H.T. Srinivasa, W.A. Ameen. *Liquid Crystals*, **48** (8), 1140–1150 (2020). DOI: 10.1080/02678292.2020.1849834
- [6] E. Balashova, A. Zolotarev, A.A. Levin, V. Davydov, S. Pavlov, A. Smirnov, A. Starukhin, B. Krichevtsou, H. Zhang, F. Li, H. Luo, H. Ke. *Materials*, **16** (5), 1994 (2023). DOI: 10.3390/ma16051994
- [7] Е.В. Балашова, А.А. Левин, Б.Б. Кричевцов. Письма ЖТФ, **50** (24), 2024, 84–88 (2024) DOI: 10.61011/PJTF.2024.24.59447.6466k [E.V. Balashova, A.A. Levin, B.B. Krichevtsou. Tech. Phys. Lett., **50** (12), 157–161 (2024). DOI: 10.61011/TPL.2024.12.60381.6466k].
- [8] Б.А. Колесов. *Прикладная КР-спектроскопия* (Новосибирск, Изд-во СО РАН, 2018).
- [9] A.I. Karelina, L.S. Leonova, N.S. Tkacheva, S.E. Nadkhina, Yu.A. Dobrovolsky. *Heliyon*, **8** (11), e11450 (2022). DOI: 10.1016/j.heliyon.2022.e11450
- [10] A. Antic-Jovanović, M. Jeremić, M. Lalić, D.A. Long. *J. Raman spectr.*, **20**, 523–528 (1989). DOI: 10.1002/jrs.1250200808