УЛК 541.49:544.032.65

ВЛИЯНИЕ МОЛЕКУЛЯРНОЙ СТРУКТУРЫ НА ТЕРМОЧУВСТВИТЕЛЬНЫЕ ЛЮМИНЕСЦЕНТНЫЕ СВОЙСТВА ЗАСТЕКЛОВАННЫХ ПЛЕНОК АНИЗОМЕТРИЧНЫХ БЕТА-ДИКЕТОНАТНЫХ КОМПЛЕКСОВ ЕВРОПИЯ(III)

© 2021 г. Д. В. Лапаев^{1, *}, В. Г. Никифоров¹, В. С. Лобков¹, Р. М. Зиятдинова², А. А. Князев², Ю. Г. Галяметдинов^{1, 2}

¹ Казанский физико-технический институт имени Е.К. Завойского — обособленное структурное подразделение Федерального государственного бюджетного учреждения науки "Федеральный исследовательский центр "Казанский научный центр Российской академии наук", Казань, Россия

 2 Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования

"Казанский национальный исследовательский технологический университет", Казань, Россия

*E-mail: d_lapaev@mail.ru

Поступила в редакцию 05.07.2021 г. После доработки 26.07.2021 г. Принята к публикации 27.08.2021 г.

Из расплавов порошков трех анизометричных бета-дикетонатных комплексов европия(III) приготовлены застеклованные пленки. Показано, что варьирование ароматических, алициклических и алифатических заместителей в молекулярной структуре лигандов существенно влияет на степень температурной зависимости времени затухания люминесценции ионов Eu^{3+} , определяющей эксплуатационные параметры люминесцентных датчиков температуры на основе данных пленок.

DOI: 10.31857/S036767652112022X

ВВЕДЕНИЕ

Фотофизическая особенность координационных соединений европия(III) с ароматическими бета-дикетонатными лигандами заключается в эффективном поглощении световой энергии (как правило, в УФ-диапазоне) хромофорными группами лигандного окружения с переносом ее на ион Eu³⁺ и последующем излучении в виде монохроматической люминесценции с микросекундным временем затухания [1-3]. Относительно простой синтез данных соединений, коммерческая доступность различных модификаций бета-дикетонов и способность образовывать пленки с термочувствительными люминесцентными свойствами, определяют их высокую перспективность для создания пленочных сенсорных элементов (ПСЭ) люминесцентных термометров [4-8]. Сегодня очевидна растущая потребность таких термометров в современной молекулярной фотонике, микроэлектронике, медицине, биологии и различных областях промышленности [4-10].

Создание эффективных ПСЭ на основе бетадикетонатных комплексов европия(III) требует решения ряда сопутствующих проблем. Они связанны с высокой кристаллизуемостью комплексов [1, 2], поглощением света преимущественно в УФ-области [2, 4, 11-17], быстрой деградацией люминесценции под действием УФ-излучения [2, 11, 13-15, 1-19], а также необходимостью допирования комплексов в полимерные матрицы для повышения фотостабильности и защиты от кислорода [2, 4, 11-13].

Из-за проблем возбуждения люминесценции УФ светом во многих прикладных задачах активно ведутся работы по созданию новых бета-дикетонатных комплексов европия(III), способных эффективно поглощать свет в видимой области. Однако используемые для этого подходы [2, 4, 11, 13, 15, 18, 20] сопряжены с рядом технологических трудностей [2, 4, 11, 15, 18] и до конца не устраняют проблему низкой фотостабильности ПСЭ [15, 18, 19].

Используемый нами альтернативный подход к решению вышеотмеченных проблем базируется на синтезе бета-дикетонатных комплексов лантаноидов(III) с анизометричной геометрией [21—25]. Низкая кристаллизуемость, высокая термостабильность и пониженные температуры размягчения позволяют создавать из расплавов порошков данных соединений ПСЭ в виде застеклованных

пленок (ЗП), закрепленных между кварцевыми пластинами. При таком подходе не нужны растворители и фотостабилизирующие матрицы. ЗП отличаются сочетанием относительно яркой люминесценции с высокой пропускающей способностью на длинах волн выше 450 нм, полной защитой от кислорода, устойчивостью к фотодеструкции и уникальной способностью варьировать ширину поглощения путем изменения в процессе их приготовления толщины и скорости охлаждения расплавов [26—32].

Литературные данные [1—8] показывают, что варьирование ароматических, алициклических и алифатических заместителей бета-дикетонатных комплексов европия(III) кардинальным образом влияет на степень чувствительности времени затухания люминесценции к температуре, а, следовательно, и на эксплуатационные параметры ПСЭ. Понимание взаимосвязи между структурными особенностями комплексов и чувствительностью люминесцентных свойств к температуре очень важно для разработки ПСЭ с необходимыми эксплуатационными характеристиками.

В данной работе представлены результаты сравнительного анализа времен затухания люминесценции ионов Eu³⁺ в области 234-370 K трех различных образцов. В качестве первых двух образцов были использованы синтезированные и исследованные ранее $3\Pi Eu(CPDK_{3-5})_3$ phen [27] и $Eu(DK_{12-14})_3$ phen [31]. Третьим образцом была новая ЗП, для которой был разработан и синтезирован комплекс $Eu(CPDK_{3-Ph})_3Bphen [CPDK_{3-Ph} - 1-(4-$ (4-пропилциклогексил)фенил)-3-фенилпропан-1,3-дион, Bphen — 4,7-дифенил-1,10-фенантролин]. Из структурных формул комплексов на рис. 1 видно, что первые два комплекса (Eu(CPDK₃₋₅)₃phen и $Eu(DK_{12-14})_3$ phen) имеют одинаковые основания Льюиса и разные заместители бета-дикетонов. Первый и третий комплексы (Eu(CPDK_{3-Ph})₃Bphen и $Eu(CPDK_{3-5})_3$ phen), напротив, имеют близкие по структуре заместители бета-дикетонов и разные основания Льюиса. Таким образом, выбранный ряд комплексов европия(III) позволяет оценить влияние особенностей молекулярной структуры анизометричных комплексов на эксплуатационные параметры приготовленных из них ПСЭ в виде ЗП.

ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

Синтез полученных ранее комплексов $Eu(CPDK_{3-5})_3$ рhen и $Eu(DK_{12-14})_3$ рhen описан в работах [27] и [31], соответственно. Синтез порошка комплекса $Eu(CPDK_{3-Ph})_3$ Врhen выполнен согласно процедуре, описанной в работах [21, 22, 24]. При интенсивном перемешивании к горячему

спиртовому раствору ($T=351~\rm K$), содержащему 0.3 ммоль бета-дикетона CPDK_{3-Ph}, 0.1 ммоль рhen, 0.3 ммоль KOH медленно по каплям прикапывали спиртовой раствор 0.1 ммоль EuCl₃·6H₂O. Образовавшийся в результате реакции светложелтый осадок выделяли горячей фильтрацией, промывали горячим спиртом, и высушивали в вакууме. ЗП Eu(CPDK_{3-Ph})₃Bphen (толщиной около 20 мкм) приготовлена методом охлаждения из расплава, описанным в работах [27, 29, 31].

Спектр возбуждения люминесценции ЗП $Eu(CPDK_{3-Ph})_3$ Врhen при комнатной температуре зарегистрирован на спектрофлюориметре Varian Cary Eclipse. Спектр люминесценции данной пленки при комнатной температуре и кинетика люминесценции в диапазоне температур 234— 370 К получены на оптическом спектрометре [33]. Для возбуждения люминесценции использовался импульсный азотный лазер ЛГИ-21 с длиной волны 337 нм. длительностью импульса 10 нс. частотой повторения импульсов 100 Гц и средней мощность 2.1 мВт. В результате получена средняя мощность 0.17 мВт лазерного пучка на облучаемой поверхности пленки площадью 7 мм². Регистрация кинетических кривых люминесценции осуществлялась в условиях строгой фиксации геометрии образцов.

Эксперименты при T=234-293 К проведены в криостате (окна из увиолевого стекла). Температура варьировалась с помощью системы продувки парами азота. Для контроля температуры использовался цифровой термометр Testo 735-2 (точность ± 0.3 К). Измерения в диапазоне T=299-370 К выполнены с применением системы температурной стабилизации.

РЕЗУЛЬТАТЫ И ИХ ОБСУЖДЕНИЕ

Спектры возбуждения люминесценции (при регистрации $^5D_0 \to {}^7F_2$ перехода в области 612 нм) 3Π Eu(CPDK $_{3\text{--}5}$) $_3$ phen, Eu(DK $_{12\text{--}14}$) $_3$ phen и $Eu(CPDK_{3-Ph})_3$ Врhen представлены на рис. 2. Спектр 3Π Eu(CPDK₃₋₅)₃phen состоит из широкой полосы с максимумом на 398 нм [27, 29]. В случае $3\Pi \ Eu(DK_{12-14})_3$ phen спектр имеет два ярко выраженных пика с максимумами на длинах волн 335 и 402 нм [31, 32]. Спектр новой ЗП $Eu(CPDK_{3-Ph})_3$ Bphen подобен спектру 3Π $Eu(DK_{12-14})_3$ рhen с двумя широкими полосами (одна с максимумом на длине волны 336 нм, а другая с максимумом в области 400 нм), но отличается менее выраженной структурой. Важно отметить, что в спектрах возбуждения отсутствуют узкие пики, связанные с 4f-4f переходами иона Eu³⁺. Это свидетельствует о его координации к лигандам и возбуждении через внутримолекуляр-

Рис. 1. Структурные формулы анизометричных бета-дикетонатных комплексов европия(III).

ный перенос энергии. Из спектров видно, что люминесценцию можно эффективно возбуждать источниками сине-фиолетового света с длиной волны, попалающей в область 390—425 нм.

При облучении 3П Eu(CPDK₃₋₅)₃phen, Eu(DK₁₂₋₁₄)₃phen и Eu(CPDK_{3-Ph})₃Bphen азотным лазером на длине волны 337 нм образцы демонстрируют типичную монохроматическую люминесценцию, соответствующую переходам $^5D_0 \rightarrow ^7F_J(J=0-4$ в наших экспериментах) иона Eu³⁺

[34] с максимумом в области 612 нм (см. рис. 2). Отсутствие в спектрах люминесценции всех трех 3Π лигандных полос в области 450-720 нм указывает на высокую эффективность внутримолекулярного переноса энергии от лигандов к ионам Eu^{3+} .

Для сравнительного анализа влияния особенностей молекулярной структуры комплексов $Eu(CPDK_{3-5})_3$ phen, $Eu(DK_{12-14})_3$ phen и $Eu(CPDK_{3-Ph})_3$ Bphen на температурную зависи-

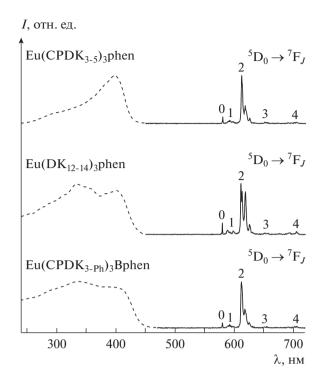


Рис. 2. Нормированные спектры возбуждения (пунктирная линия) и люминесценции (сплошная линия) застеклованных пленок анизометричных бета-дикетонатных комплексов европия(III) при комнатной температуре. Спектры для образцов $Eu(CPDK_{3-5})$ 3phen и $Eu(DK_{12-14})$ 3phen взяты из работ [27] и [31], соответственно.

мость люминесцентных свойств ионов Eu^{3+} в 3Π были зарегистрированы кинетические кривые люминесценции перехода $^5D_0 \rightarrow ^7F_2$ в диапазоне $T=234-370\,$ К. Для их фитинга использовалась двух-экспоненциальная функция:

$$I(t) = A_1 \exp(-t/\tau_1) + A_2 \exp(-t/\tau_2), \qquad (1)$$

где A_1 и A_2 — предэкспоненциальные факторы, τ_1 и τ_2 — короткоживущая и долгоживущая компоненты времени затухания люминесценции. Все кинетики для 3Π Eu(CPDK $_{3-5}$) $_3$ phen [27] и Eu(DK $_{12-14}$) $_3$ phen [31] имеют моно-экспоненциальный вид $A_2 \approx 0$. В случае 3Π Eu(CPDK $_{3-Ph}$) $_3$ Bphen оба фактора A_1 и A_2 имеют весомые значения, т.е. затухание люминесценции является двух-экспоненциальным.

На рис. 3 приведены зависимости времени затухания люминесценции от температуры для исследованных ранее 3Π Eu(CPDK₃₋₅)₃phen [27], Eu(DK₁₂₋₁₄)₃phen [31] и новой 3Π Eu(CPDK_{3-Ph})₃Bphen. Величины средних времен затухания для 3Π

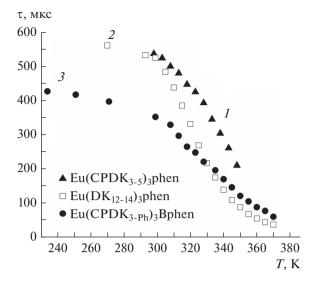


Рис. 3. Зависимость времени затухания люминесценции перехода ${}^5\mathrm{D}_0 \to {}^7\mathrm{F}_2$ от температуры для застеклованных пленок анизометричных бета-дикетонатных комплексов европия(III). Кривые I и 2 взяты из работ [27] и [31], соответственно.

 $Eu(CPDK_{3-Ph})_3$ Врhen определены согласно уравнению [35]:

$$\tau = \frac{A_1 \tau_1^2 + A_2 \tau_2^2}{A_1 \tau_1 + A_2 \tau_2}.$$
 (2)

При температуре 298 К люминесценция ЗП $Eu(CPDK_{3-5})_3$ рhen характеризуется временем затухания 537 мкс [27]. Нагревание образца до температуры 348 К приводит к резкому сокращению времени затухания до 210 мкс. Рабочий интервал температур 298–348 К для 3П Eu(CPDK₃₋₅)₃phen был определен исходя из того, что охлаждение пленки до T < 298 К практически не изменяет время затухания, а при T > 348 K происходит ее расстеклование [27]. Комплекс $Eu(DK_{12-14})_3$ phen отличается от комплекса $Eu(CPDK_{3-5})_3$ phen более выраженной анизометричностью геометрии за счет удлинения углеводородных заместителей в бета-дикетоне DK_{12-14} и добавлением фенильного кольца. Соответственно температура размягчения порошка комплекса повысилась до T = 376 K. Благодаря этому $3\Pi Eu(DK_{12-14})_3$ рhen выдерживает нагрев без расстеклования до температуры 373 К и позволяет расширить интервал рабочих температур до 370 К [31]. Интересно, что время затухания люминесценции ионов Eu³⁺ в данной 3П демонстрирует заметную чувствительность к температуре в области 270-299 К. Величина времени затухания изменяется от 525 мкс при T = 299 K до

Таблица 1. Эксплуатационные параметры застеклованных пленок анизометричных бета-дикетонатных комплексов европия(III)

Сенсорная пленка	$\lambda_{ ext{max}}$, нм $^{ ext{a}}$	Рабочий интервал температур, К	Диапазон времени затухания, мкс ⁶	$ au_{ref}$, MKC	$S_{\tau}^{(a)}$, MKC/K	$S_{\tau}^{(r)}, \%/K$
Eu(CPDK ₃₋₅) ₃ phen	398	298–348	537—210	537 (298 K)	-6.5	-1.2
$Eu(DK_{12-14})_3$ phen	402	270—370	561-37	561 (270 K)	-5.4	-1.0
Eu(CPDK _{3-Ph}) ₃ Bphen	400	234–370	427–60	427 (234)	-2.7	-0.6

Примечание. ^а Длина волны, соответствующая максимуму в спектре возбуждения люминесценции. ^б Диапазон времен затухания люминесценции, соответствующий рабочему интервалу температур.

561 мкс при T = 270 К. Нагревание пленки до T = 370 К сокращает время затухания до 37 мкс [31].

Новый комплекс Eu(CPDK_{3-Ph})₃Bphen отличается от исследованных ранее комплексов Eu(CPDK₃₋₅)₃phen [27] и Eu(DK₁₂₋₁₄)₃phen [31] иным основанием Льюиса и изменениями в заместителях бета-дикетона. По-видимому, данные структурные изменения ответственны за характерные отличия в температурной зависимости времени затухания люминесценции ионов Eu³⁺ в $3\Pi Eu(CPDK_{3-Ph})_3$ Врhen. При температуре 299 К среднее время затухания люминесценции 352 мкс этой ЗП короче времен затухания ЗП $Eu(CPDK_{3-5})_3$ phen [27] и $Eu(DK_{12-14})_3$ phen [31]. При охлаждении пленки ниже 299 К среднее время затухания начинает удлиняться и достигает значения 427 мкс при T = 234 K. Нагревание пленки выше комнатной температуры приводит к плавному сокращению времени затухания, достигающего значения 60 мкс при T = 370 K.

Таким образом, на основе данных, представленных на рис. 3, можно заключить, что варьирование молекулярной структуры лигандного окружения оказывает существенное влияние на эксплуатационные параметры ПСЭ на основе ЗП $Eu(CPDK_{3-5})_3$ phen [27], $Eu(DK_{12-14})_3$ phen [31] и $Eu(CPDK_{3-Ph})_3$ Bphen (см. табл. 1). Как правило, для их оценки вводятся параметры абсолютной $S_{\tau}^{(a)}$ и относительной $S_{\tau}^{(r)}$ температурной чувствительности: $S_{\tau}^{(a)} = \partial \tau / \partial T$ и $S_{\tau}^{(r)} = (\partial \tau / \partial T) / \tau_{ref}$, где $\partial \tau -$

изменение времени затухания люминесценции с изменением температуры ∂T ; τ_{ref} — время затухания люминесценции при данной температуре. С точки зрения прикладного использования важным свойством является обратимость изменения времени затухания люминесценции во всех трех 3Π , что определяет перспективность их использования в разработке многоразовых Π СЭ для люминесцентных термометров.

Обнаруженную вариацию зависимости параметров люминесценции от температуры мы связываем с различием локальных структур пленок, которое возникает благодаря межмолекулярным взаимодействиям разных ароматических, алициклических и алифатических заместителей. В свою очередь, это влияет на геометрию координационного узла и, как следствие, изменяет параметры процессов релаксации и переноса энергии между лигандами и ионами Eu³⁺.

ЗАКЛЮЧЕНИЕ

Сравнительный анализ температурной зависимости времени затухания люминесценции ионов Eu^{3+} в ранее исследованных 3Π $Eu(CPDK_{3-5})_3$ phen [27], $Eu(DK_{12-14})_3$ phen [31] и новой 3Π $Eu(CPDK_{3-Ph})_3$ Bphen в диапазоне T=234-370 K дал возможность определить характеристические свойства новых люминофоров. СПЭ на основе 3Π $Eu(CPDK_{3-5})_3$ phen обладает рабочим интервалом температур 298-348 K и характеризуется средней температурной чувстви-

тельностью -6.5 мкс/К [27]. СПЭ на основе ЗП $Eu(DK_{12-14})_3$ рhen обладает более широким диапазоном рабочих температур 270—370 К и при этом характеризуется довольно высокой величиной средней температурной чувствительности -5.4 мкс/К [31]. СПЭ на основе ЗП $Eu(CPDK_{3-Ph})_3$ Врhen способен работать в еще более широком диапазоне рабочих температур (T=234-370 K) со средней температурной чувствительностью -2.7 мкс/К. Таким образом, нами показано, что вариация молекулярной структуры лигандов может быть использована для настройки чувствительности и рабочего диапазона температур СПЭ на основе предложенных нами ЗП.

Синтез комплексов лантаноидов и материалов на их основе выполнен при финансовой поддержке Российского научного фонда (проект № 18-13-00112). Спектроскопические измерения проведены при поддержке Российского фонда фундаментальных исследований (проекты № 19-03-00635а и № 19-02-00569а). Обработка и анализ экспериментальных данных выполнены в рамках работы по теме государственного задания.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- Binnemans K. Handbook on the Physics and Chemistry of Rare Earths. V. 35. Amsterdam: Elsevier, 2005. P. 107.
- 2. Binnemans K. // Chem. Rev. 2009. V. 109. P. 4283.
- 3. *Brito H.F., Malta O.L., Felinto M.C.F.C., Teotonio E.E.S.*The chemistry of metal enolates. V. 1. Chap. 3. England: John Wiley & Sons Ltd., 2009. P. 131.
- 4. Wang Xu-dong, Wolbeis O.S., Meier R.J. // Chem. Soc. Rev. 2013. V. 42. P. 7834.
- 5. Brites C.D.S., Balabhadra S., Carlos L.D. // Adv. Optical Mater. 2018. Art. No. 1801239.
- Hasegawa Y., Kitagawa Y. // J. Mater. Chem. C. 2019.
 V. 7. P. 7494.
- 7. *Li R., Xu F.-F., Gong Z.-L., Zhong Y.-W.* // Inorg. Chem. Front. 2020. V. 7. P. 3258.
- 8. Bussche F.V., Kaczmarek A.M., Speybroeck V.V. et al. // Chem. Eur. J. 2021. V. 27. P. 7214.
- 9. Hemmer E., Acosta-Mora P., Méndez-Ramos J., Fischer S. // J. Mater. Chem. B. 2017. V. 5. P. 4365.
- 10. Moβhammer M., Brodersen K.E., Kühl M., Koren K. // Microchim Acta. 2019. V. 186. P. 126.
- 11. *Khalil G.E.*, *Lau K.*, *Phelan G.D. et al.* // Rev. Sci. Instrum. 2004. V. 75. P. 192.
- Basu B.B.J., Vasantharajan N. // J. Lumin. 2008.
 V. 128. P. 1701.
- Borisov S.M., Klimant I. // Anal. Bioanal. Chem. 2012.
 V. 404. P. 2797.
- 14. *Mitsuishi M., Kikuchi S., Miyashita T., Amao Y. //* J. Mater. Chem. 2003. V. 13. P. 2875.

- Borisov S.M., Klimant I. // J. Fluoresc. 2008. V. 18. P. 581.
- 16. Kozak M., Kalota B., Tkaczyk S., Tsvirko M. // J. Appl. Spectrosc. 2014. V. 81. P. 678.
- 17. *Mironov L. Yu., Evstropiev S.K.* // Opt. Eng. 2019. V. 58. Art. No. 027113.
- Borisov S.M., Wolfbeis O.S. // Anal. Chem. 2006. V. 78.
 P. 5094.
- Ondrus V., Meier R.J., Klein C. et al. // Sens. Actuators A. 2015. V. 233. P. 434.
- Yu J., Sun L., Peng H., Stich M.I.J. // J. Mater. Chem. 2010. V. 20. P. 6975.
- 21. Galyametdinov Yu.G., Knyazev A.A., Dzhabarov V.I. et al. // Adv. Mater. 2008. V. 20. P. 252.
- 22. Knyazev A.A., Galyametdinov Yu.G., Goderis B. et al. // Eur. J. Inorg. Chem. 2008. P. 756.
- Knyazev A.A., Molostova E. Yu., Krupin A.S. et al. // Liq. Cryst. 2013. V. 40. P. 857.
- Knyazev A.A., Krupin A.S., Molostova E. Yu. et al. // Inorg. Chem. 2015. V. 54. P. 8987.
- 25. Knyazev A.A., Karyakin M.E., Romanova K.A. et al. // Eur. J. Inorg. Chem. 2017. P. 639.
- 26. Lapaev D.V., Nikiforov V.G., Safiullin G.M. et al. // J. Lumin. 2016. V. 175. P. 106.
- Lapaev D.V., Nikiforov V.G., Lobkov V.S. et al. // Opt. Mater. 2018. V. 75. P. 787.
- 28. *Lapaev D.V., Nikiforov V.G., Lobkov V.S. et al.* // J. Mater. Chem. C. 2018. V. 6. P. 9475.
- 29. Лапаев Д.В., Никифоров В.Г, Лобков В.С. и др. // Изв. РАН. Сер. физ. 2019. Т. 83. № 12. С. 1635; Lapaev D.V., Nikiforov V.G., Lobkov V.S. et al. // Bull. Russ. Acad. Sci. Phys. 2019. V. 83. No. 12. P. 1475.
- 30. Лапаев Д.В., Никифоров В.Г., Лобков В.С. и др. // Опт. Спектр. 2019. Т. 126. № 1. С. 42; Lapaev D.V., Nikiforov V.G., Lobkov V.S. et al. // Opt. Spectrosc. 2019. V. 126. No. 1. P. 34.
- 31. *Lapaev D.V., Nikiforov V.G., Lobkov V.S. et al.* // J. Mater. Chem. C. 2020. V. 8. P. 6273.
- 32. Лапаев Д.В., Никифоров В.Г, Лобков В.С. и др. // Изв. РАН. Сер. физ. 2020. Т. 84. № 12. С. 1702; Lapaev D.V., Nikiforov V.G., Lobkov V.S. et al. // Bull. Russ. Acad. Sci. Phys. 2020. V. 84. No. 12. P. 1444.
- 33. Лапаев Д.В., Никифоров В.Г., Сафиуллин Г.М. и др. // Журн. Структур. Хим. 2009. Т. 50. № 4. С. 809; Lapaev D.V., Nikiforov V.G., Safiullin G.M. et al. // J. Struct. Chem. 2009. V. 50. No. 4. P. 775.
- 34. Binnemans K. // Coord. Chem. Rev. 2015. V. 295. P. 1.
- 35. *Lakowicz J.R.* Principles of Fluorescence Spectroscopy. N.Y.: Kluwer Academic, 1999. 698 p.

Impact of chemical structure on thermo-sensitive luminescent properties of vitrified films based on anisometric europium(III) beta-diketonate complexes

D. V. Lapaev^a, *, V. G. Nikiforov^a, V. S. Lobkov^a, R. M. Ziyatdinova^b, A. A. Knyazev^b, Yu. G. Galyametdinov^a, b

^a Zavoisky Physical-Technical Institute, Kazan Scientific Center of RAS, Kazan, 420029 Russia
 ^b Kazan National Research Technological University, Kazan, 420015 Russia
 *e-mail: d lapaev@mail.ru

We have prepared vitrified films from melt powders of three anisometric europium(III) beta-diketonate complexes. It is shown that variation of aromatic, alicyclic, and aliphatic substituents in the ligand structures strongly effects on temperature dependence of the Eu³⁺ ions luminescence decay time, which determines the operational parameters of luminescent temperature probes based on these films.