

УДК 546.654:547.581

СУПРАМОЛЕКУЛЯРНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ ЛАНТАНА И НЕОДИМА С ФТАЛЕВОЙ КИСЛОТОЙ

© 2022 г. **Б. Т. Усубалиев**¹, М. К. Муншиева²,
С. Р. Мамедова^{2, *}, Ф. Б. Алиева², Э. М. Мовсумов³

¹Азербайджанский государственный университет нефти и промышленности, Научно-исследовательский институт “Геотехнологические проблемы нефти, газа и химии”, пр. Азадлыг, 20, Баку, AZ 1001 Азербайджан

²Институт катализа и неорганической химии им. Академика М. Нагиева Национальной академии наук Азербайджана, пр. Г. Джавида, 113, Баку, AZ 1143 Азербайджан

³Азербайджанский государственный аграрный университет, пр. Ататюрка, 262, Гянджа, AZ 2000 Азербайджан

*e-mail: iradam@rambler.ru

Поступила в редакцию 14.02.2022 г.

После доработки 20.08.2022 г.

Принята к публикации 22.08.2022 г.

Комплексом физико-химических исследований установлены состав и химическая формула впервые синтезированных соединений лантана и неодима с фталевой кислотой. Показано, что они имеют схожие химические формулы – $\text{La}_2(\text{L})_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ и $\text{Nd}_2(\text{L})_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$. Рассмотрен ход термической деструкции синтезированных соединений. Предложенная схематическая структура комплекса La состоит из зигзагообразных полимерных 2D-слоев, которые, сшиваясь с молекулами воды, превращаются в 3D-структуру – супрамолекулу.

Ключевые слова: лантан, неодим, фталевая кислота, изоструктурность, термическая деструкция, супрамолекула

DOI: 10.31857/S0002337X22100153

ВВЕДЕНИЕ

В научной литературе имеется достаточное количество публикаций, посвященных люминесцирующим комплексным соединениям лантаноидов с органическими лигандами и их практическому применению в различных отраслях науки и промышленности: в качестве защитных покрытий [1], люминесцентных зондов [2], сигнальной части в хемосенсорах [3]. Одним из важнейших практических направлений является использование комплексов лантаноидов в качестве светоизлучающего слоя в органических светоизлучающих диодах, лазерах [4].

Лантаноидные ионы имеют уникальный характерный спектр испускания, положение пиков в котором при смене лигандов практически постоянно, изменяются только интенсивность и характер (расщепление) спектров. Поэтому задача поиска новых люминесцирующих комплексных соединений сводится к подбору (высокой вероятности образования триплетного уровня, его оптимального расположения по отношению к излучающему уровню лантаноида, хорошей координирующей способности) для каждого иона лантаноида.

При получении люминесцирующих координационных соединений лантаноидов с органическими лигандами учитывают их фото- и термическую стабильность [5–11]. В этом отношении заметное преимущество имеют координационные соединения лантаноидов с ароматическими карбоновыми кислотами, обладающие не только хорошими поглощающими свойствами, но также фото- и термической стабильностью. Преимуществом этих комплексных соединений является наличие в молекуле лиганда хромофора, эффективно поглощающего энергию возбуждения, что позволяет увеличить квантовый выход люминесценции соединения [12–26]. Поэтому синтез и исследование люминесцирующих карбоксилатов редкоземельных элементов является весьма актуальной задачей.

Цель данной работы – синтез, физико- и структурно-химический анализы комплексных соединений лантана и неодима с фталевой кислотой.

ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

При исследовании были применены методы элементного, рентгенофазового анализов, ИК-спектроскопии и термогравиметрии.

Таблица 1. Результаты элементного анализа образцов

Соединение	Молекулярная масса	Брутто-формула	Содержание, % (найдено/вычислено)		
			La, Nd	C	H
$\text{La}_2(o\text{-C}_6\text{H}_4(\text{COO})_2)_3(\text{H}_2\text{O})_7$	895.82	$\text{La}_2\text{C}_{24}\text{H}_{26}\text{O}_{19}$	30.12/31.00	31.49/32.16	2.98/2.92
$\text{Nd}_2(o\text{-C}_6\text{H}_4(\text{COO})_2)_3(\text{H}_2\text{O})_6$	888.48	$\text{Nd}_2\text{C}_{24}\text{H}_{24}\text{O}_{18}$	32.45/32.81	32.43/32.78	2.72/2.61

Рентгенофазовый анализ проводили на приборе CommanderSample ID (CoupledTwoTheta) с медным катодом.

ИК-спектры поглощения снимали на приборе Nicole 1810 фирмы ThermoScientific в области 400–4000 cm^{-1} . Образцы готовили в виде суспензий в вазелиновом масле при комнатной температуре.

Термический анализ проводили на дериватографе STA-449, F-3 (ФРГ) в азотной среде.

Элементный анализ на C, H выполнен на анализаторе CHNSO⟨E⟩ фирмы ERBA. Содержание металлов рассчитывали из кривой потери массы по количеству оксидов, полученных после нагревания на дериватографе до 900°C.

Синтез комплексных соединений. Для синтеза комплексных соединений использовали лантан азотнокислый, неодим серноокислый 8-водный, соду NaHCO_3 (“х. ч.”) и фталевую кислоту (“х. ч.”).

Взвешивали две навески фталевой кислоты по 0.498 г (0.003 моль) и каждую растворяли в 50 мл дистиллированной воды с прибавлением к каждой 0.5040 г (0.006 моль) NaHCO_3 . К полученным горячим растворам постепенно прибавляли 1.9586 г (0.002 моль) и 1.443 г (0.002 моль) водорастворимых солей $\text{La}(\text{NO}_3)_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ (“х. ч.” 99.9%) и $\text{Nd}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ (“х. ч.” 99.9%) соответственно.

Отфильтрованные осадки сначала промывали несколько раз дистиллированной теплой водой, а потом бензолом и высушивали вначале на воздухе, а затем в сушильном шкафу при 50°C. Получены порошки белого и светло-фиолетового цвета соответственно.

РЕЗУЛЬТАТЫ И ОБСУЖДЕНИЕ

Рентгенограммы синтезированных соединений представлены на рис. 1. Анализ рентгенограмм показал, что полученные соединения состоят из одной фазы и высококристалличны. Максимумы присутствуют на всей дифрактограмме, т.е. соединения имеют высокую симметрию: 13.82°, 13.29°, 7.51° для La-фталата и 13.98°, 10.94°, 6.02° для Nd-фталата. Как видно из дифрактограмм, они не идентичны, хотя можно было ожидать идентичности исходя из соображений, что эти редкоземельные элементы (La, Nd) находятся в первой

изоструктурной группе, т.е. в первой пятерке в ряду лантаноидов.

Элементный состав синтезированных образцов комплексных соединений представлен в табл. 1.

По результатам химического элементного анализа можно сделать вывод, что составы полученных соединений отвечают химическим формулам гептаакватрифталата дилантана (III) и гексаакватрифталата динодима (III) и они не изоструктурны (рис. 1а и 1б).

ИК-спектроскопическое исследование комплексных соединений показало, что в ИК-спектрах (рис. 2) в областях 1586, 1465, 1548, 1421 и 1510, 1382 cm^{-1} ; 1587, 1465, 1544, 1414 и 1501, 1376 cm^{-1} соответственно появляются четкие полосы, которые относятся к асимметричному (ν_{as}) и симметричному (ν_s) полосам поглощения карбоксильных групп фталевых дианионов. Разница между ν_{as} и ν_s , которая соответственно составляет 121, 127 и 128 cm^{-1} ; 122, 130 и 125 cm^{-1} , показывает, что карбоксилатные анионы фталевых кислот имеют хелатную функцию [13, 14].

Кроме того, в ИК-спектрах имеются широкие полосы в области 3600–3200 cm^{-1} (максимум 3362 cm^{-1}), относящиеся к молекулам кристаллизационной воды. В ИК-спектрах также обнаружены полосы при 1608 и 1606 cm^{-1} соответственно, отвечающие деформационным колебаниям молекул воды (НОН), что еще раз подтверждает наличие кристаллизационной воды в составе комплексных соединений.

Для определения количества, температуры удаления кристаллизационной воды и в целом характера термической деструкции комплексных соединений проведен термогравиметрический анализ в температурной области 20–900°C (скорость нагревания 10°C/мин, эталон Al_2O_3 , атмосфера N_2).

Из кривых термического анализа (рис. 3) комплексных соединений видно, что разложение фталата лантана происходит с эндотермическим эффектом с максимумом при температуре 102.4°C и соответствует удалению 1.5 молекул воды. При этом экспериментальная потеря массы составляет 3.23% (вычислено 3.08%). Второй эндотермический эффект появляется при температуре 237.2°C и также соответствует удалению 5.5 молекул во-

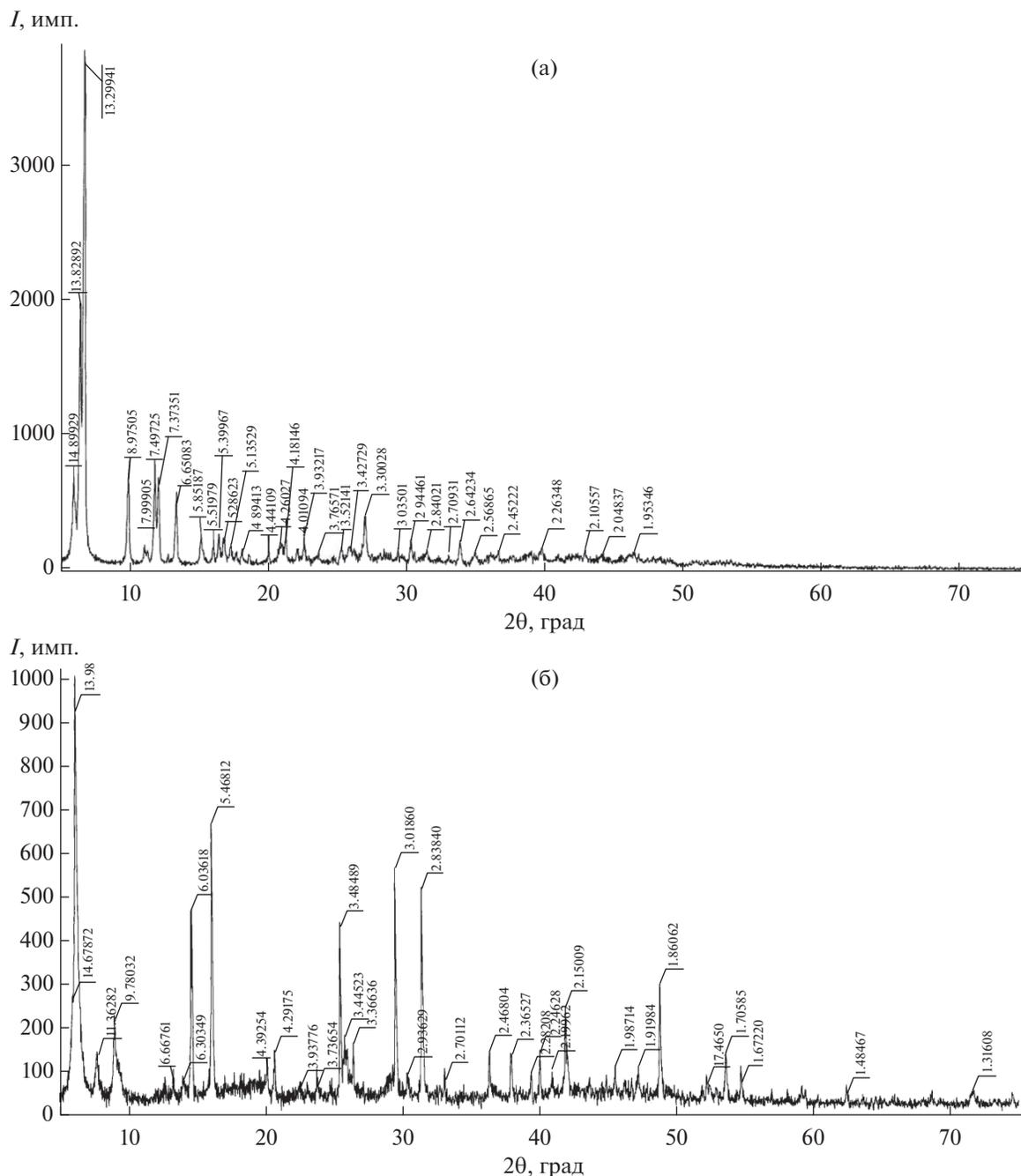


Рис. 1. Дифрактограммы $\text{La}_2(o\text{-C}_6\text{H}_4(\text{COO})_2)_3(\text{H}_2\text{O})_7$ (а), $\text{Nd}_2(o\text{-C}_6\text{H}_4(\text{COO})_2)_3(\text{H}_2\text{O})_6$ (б).

ды. При этом экспериментальная потеря массы составляет 11.0% (вычислено 10.05%).

Начиная приблизительно с 300°C происходит разложение безводного комплексного соединения, что сопровождается сначала эндотермическим эффектом с максимумом при температуре 343.4°C с переходом на экзотермический эффект с максимумами при 483.5 и 535.9°C . Это говорит о том, что при разложении безводного комплекса образуются промежуточные соединения и проис-

ходит их выгорание. На ДТА-кривой при слишком высокой температуре появляется четкий, но неглубокий эндотермический эффект с максимумом при 783.2°C . Этот эффект соответствует разложению оксалата лантана, который получается при поэтапном разложении и выгорании безводного комплексного соединения фталата лантана. Конечным продуктом термоллиза является La_2O_3 , экспериментальный эффект составляет 32.12% (вычислено 36.35%). Следует подчеркнуть, что при по-

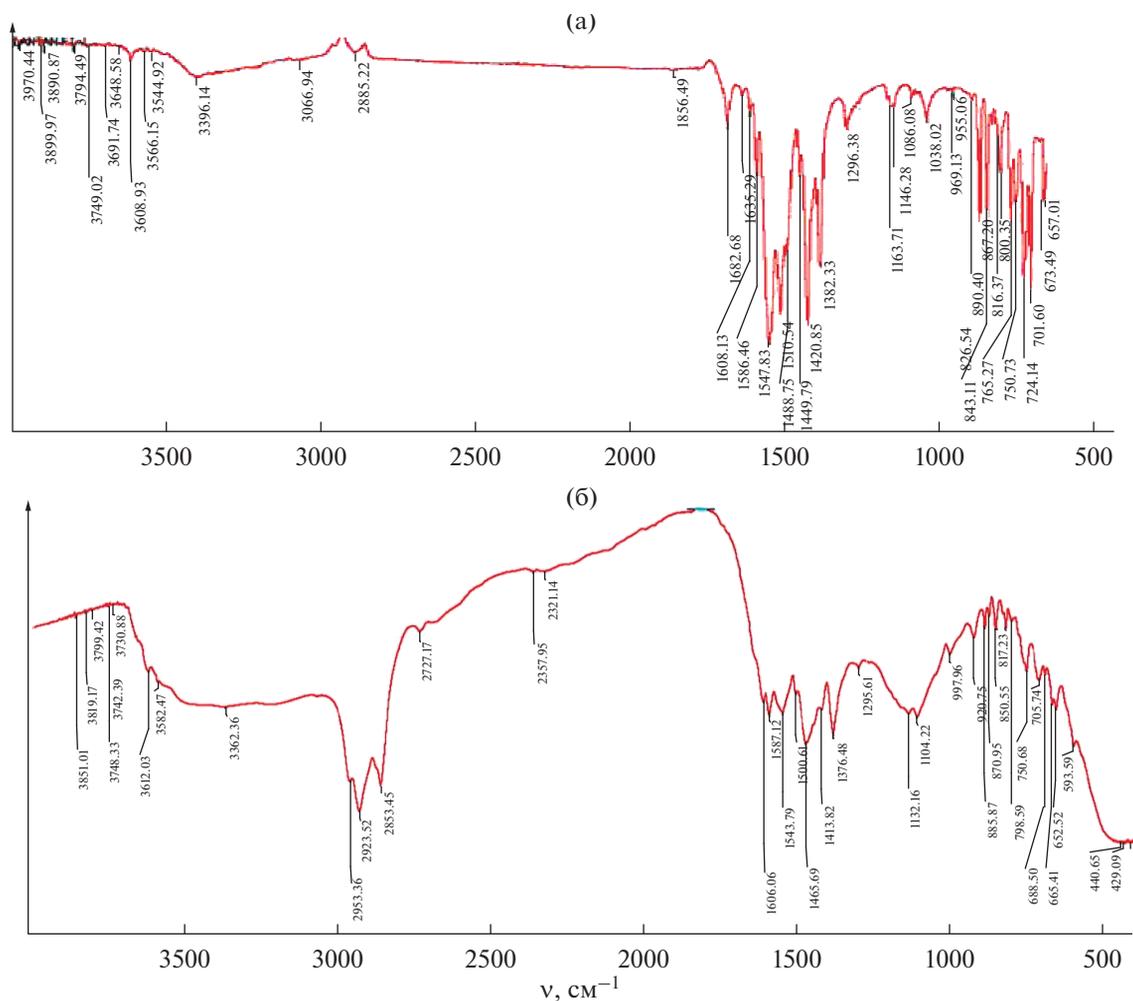
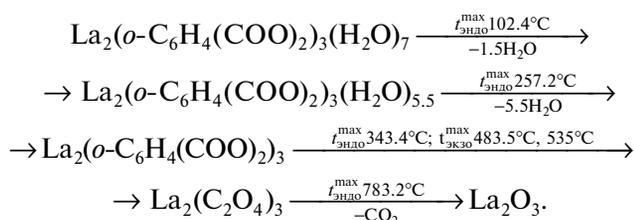


Рис. 2. ИК-спектры $\text{La}_2(o\text{-C}_6\text{H}_4(\text{COO})_2)_3(\text{H}_2\text{O})_7$ (а), $\text{Nd}_2(o\text{-C}_6\text{H}_4(\text{COO})_2)_3(\text{H}_2\text{O})_6$ (б).

лучении оксида лантана используются только атомы кислорода карбоксильных анионов, потому что на кривой ТГ не наблюдается повышения массы.

Схема термической деструкции комплексного соединения фталата лантана представлена ниже:



Второй комплекс — Nd-фталат — устойчив до температуры 148°C . Важно отметить, что комплексное соединение с семью молекулами воды устойчиво до температуры 80°C .

После 148°C начинается разложение комплексного соединения, которое сопровождается неглубоким, но четким эндотермическим эффек-

том с максимумом при 177.3°C . Этот эффект соответствует удалению двух молекул воды. При этом экспериментальная потеря массы составляет 4.52% (вычислено 4.01%). Сразу после этого на кривой ДТА появляется широкий неглубокий эндотермический эффект с максимумом при 252.5°C . При этом экспериментальная потеря массы составляет 8.00% (вычислено 8.2%), что соответствует удалению четырех молекул воды. После удаления кристаллизационной воды начинается разложение безводного комплексного соединения. Интенсивное выгорание органической части молекулы происходит в узком температурном интервале $510\text{--}600^\circ\text{C}$ с ярко выраженным экзотермическим эффектом с максимумом 548.7°C . При экзотермическом процессе экспериментальная потеря массы составляет 48.0% (вычислено 49%), что соответствует полному выгоранию органической части молекулы без трех атомов кислорода. Конечным продуктом термолиты комплексного соединения является Nd_2O_3 .

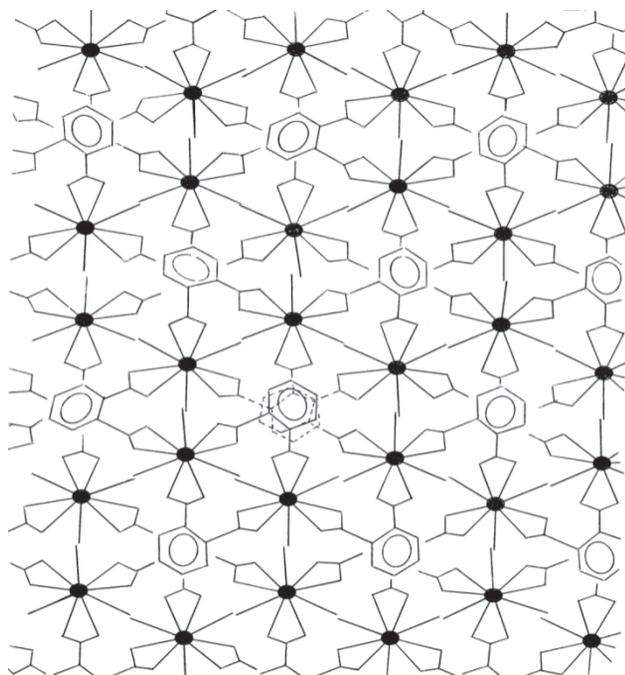


Рис. 4. Схематическая структура комплексного соединения $[La_2(o-C_6H_4(COO)_2)_3(H_2O)_7]$.

(эндотермический эффект при $102.4^\circ C$), и это означает, что вода не входит в координацию центрального атома лантана и располагается в кристаллографических порах. Исходя из этого можно предположить, что в координацию каждого атома лантана входят 3 атома кислорода трех молекул воды и шесть атомов кислорода трех карбоксильных групп по хелатному типу. Таким образом, координационное число каждого атома лантана дополняется до 9, что свойственно лантану.

Исходя из вышеизложенного нами дана предполагаемая схематическая структура для комплексного соединения $La_2(o-C_6H_4(COO)_2)_3 \cdot 7H_2O$ (рис. 4). Видно, что комплексное соединение состоит из зигзагообразных полимерных 2D-слоев. Молекулы воды, которые размещаются в кристаллографических порах, образуя как внутримолекулярные, так и межмолекулярные сети водородных связей, сшивают полимерные слои друг с другом, и таким образом образуется 3D-структура – супрамолекула [15, 16].

В случае комплекса неодима все молекулы воды также покидают кристаллическую решетку в 2 этапа, но при высоких температурах, т.е. конец первого эндотермического эффекта есть начало второго. Поэтому можно предположить, что все молекулы воды входят в координацию центральных атомов неодима.

Таким образом, предполагается, что в координацию каждого центрального атома неодима входят 3 атома кислорода трех молекул воды и 6 ато-

мов кислорода трех карбоксильных групп по хелатному типу, в результате чего образуются двумерные зигзагообразные полимерные слои, которые между собой соединены водородными связями, и 2D-структура превращается в 3D-структуру. Поэтому для комплекса $Nd_2(o-C_6H_4(COO)_2)_3 \cdot 6H_2O$ предполагается схематическая структура, схожая со структурой фталата лантана.

Структурное различие этих двух соединений состоит в том, что в лантанном комплексе полимерные слои между собой связываются водородными связями через молекулы воды, находящиеся в межслоевом пространстве. А в случае комплекса неодима межслоевые шивки происходят за счет водородных связей между координационными молекулами воды, находящимися в различных слоях. Высокая термическая устойчивость фталата неодима по сравнению с фталатом лантана, вероятно, связана с этим.

Координация каждого центрального атома неодима дополняется до девяти, что также свойственно редкоземельным элементам.

ЗАКЛЮЧЕНИЕ

Комплексом физико-химических исследований установлены состав и химические формулы впервые синтезированных соединений: $La_2[o-C_6H_4(COO)_2] \cdot (H_2O)_7$ и $Nd_2[o-C_6H_4(COO)_2] \cdot (H_2O)_6$.

Предполагается, что в комплексе $La_2[o-C_6H_4(COO)_2] \cdot 7H_2O$ полимерные слои, сшиваясь молекулами воды, находящимися в межслоевом пространстве, превращают 2D-структуру в 3D-структуру – супрамолекулу;

в комплексе $Nd_2[o-C_6H_4(COO)_2] \cdot 6H_2O$ полимерные слои сшиваются водородными связями между координационными молекулами воды в различных слоях, и таким образом 2D-структура комплекса превращается в 3D-супрамолекулу.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. Костромин Н.А., Сало Н.И. Проблемы химии и применения β-дикетонатов. М.: Наука, 1982. С. 31–38.
2. Золн В.Ф., Коренева Л.Д. Редкоземельный зонд в химии и биологии. М.: Наука, 1980. С. 350.
3. Лен Ж.-М. Супрамолекулярная химия: Концепции и перспективы. Новосибирск: Наука, 1998. С. 334.
4. Kido S. Kido J., Okamoto Y. Organolanthanide Complexes for Electroluminescent Materials // Chem. Rev. 2002. V. 102. P. 2357. <https://doi.org/10.1021/cr010448y>
5. Bin Hu. Photoacoustic and Luminescence Spectra Study on the Effects of Chlorine Substituent on the Energy Transfer of Eu(III)-Chlorobenzoic Acid // Spectrochim. Acta, Part A. 2007. V. 66. P. 273–276.

6. *Pei J., Xiaotian G., Jianbo Y. et al.* Synthesis and Fluorescence Studies on Novel Complexes of Tb(III) and Eu(III) with 4-(9H-Carbazol-9-yl) Benzoic Acid // *J. Alloys Compd.* 2006. V. 426. № 1–2. P. 363–367. <https://doi.org/10.1016/j.jallcom.2006.02.030>
7. *Seward C., Hu N.-X., Wang S.* 1-D Chain and 3-D Grid Green Luminescent Terbium (III) Coordination Polymers: $\{Tb(O_2CPh)_3(CH_3OH)_2(H_2O)\}_n$ and $\{Tb(O_2CPh)_6(4,4'-bipy)_n\}$ // *J. Chem. Soc., Dalton Trans.* 2001. № 2. P. 134–137. <https://doi.org/10.1039/B007866M>
8. *Eliseeva S.V., Kotova O., Mirzov O. et al.* Electroluminescent Properties of the Mixed Liqand Complex of Terbium Salicylate with Triphenylphosphine Oxide // *Synth. Met.* 2004. V. 141. P. 225–230. [https://doi.org/10.1016/S0379-6779\(03\)00405-3](https://doi.org/10.1016/S0379-6779(03)00405-3)
9. *Panadero S., Gomez D., Perz-Bendito A.* Use of Time-Resolved Lanthanide-Synthesized Luminescence for the Kinetic Determination of p-Aminobenzoic Acid // *Talanta.* 1998. V. 45. № 5. P. 777–786.
10. *Lin Q., Shi C.Y., Liang Y.J. et al.* Green Electroluminescence Generated from the thin Film Based on a Soluble Lanthanide Complex // *Synth. Met.* 2000. V. 114. P. 373–375. [https://doi.org/10.1016/S0379-6779\(00\)00248-4](https://doi.org/10.1016/S0379-6779(00)00248-4)
11. *Cao G., Wang Z., Rong C.* The Structure of Catena – (bis-Naphthalene 1,8-Dicarboxylato, di Dysproziy (III)) // *Inorg. Chem. Compd.* 2013. № 30. P. 163–166.
12. *Михнев В.И.* Рентгенометрический определитель минералов. М.: Госгеотехиздат, 1957. 853 с.
13. *Накамото К.* ИК-спектры и спектры КР неорганических и координационных соединений. М.: Мир, 1991. 504 с.
14. *Меджидов А.А., Тагиев Д.Б.* Физические методы в химии. Баку: Элм, 2021. 196 с.
15. *Стид Дж.В., Этвуд Дж.Л.* Супрамолекулярная химия. М.: ИКЦ Академкнига, 2007. Т. 2. С. 558.
16. *Усубалиев Б.Т., Абдурахманова П.С., Мунишева М.К., Ганбаров Д.М.* Синтез и кристаллическая структура клатратного соединения $Zn(C_6H_5COO)_2 \cdot 2H_2O \cdot 2CH_3COOH$ // *Координационная химия.* 2010. Т. 36. № 11. С. 878–880.
17. *Хиялов М.С., Амирасланов И.Р., Мамедов Х.С., Мовсумов Э.М.* Кристаллическая и молекулярная структура п-аминобензоата неодима(III) // *Журн. структур. химии.* 1981. Т. 22. № 3. С. 113–119.
18. *Хиялов М.С., Амирасланов И.Р., Мамедов Х.С., Мовсумов Э.М.* Кристаллическая и молекулярная структура п-аминобензоата диспрозия (III) // *Координац. химия.* 1981. Т. 7. № 3. С. 445–449.
19. *Ефремова Г.И., Бучкова Р.Т., Лапичкая А.В., Апрекес С.Б.* Термографическое и ИК-спектроскопическое исследование п-аминобензоатов РЗЭ // *Координац. химия.* 1977. Т. 22. № 4. С. 948–953.
20. *Гостинцев В.В., Вальцев В.К., Балашевский Г.Ф.* Синтез и исследование основных бензоатов редкоземельных элементов // *Журн. неорганич. химии.* 1976. Т. 21. № 8. С. 2030–2034.
21. *Беллами Л.* Новые данные по ИК-спектрам сложных молекул. М.: Мир, 1971. 505 с.
22. *Ройтерштейн Д.М., Пунтус Л.Н., Вараксина Е.А., Тайдаков И.В., Лысенко К.А.* Координационные полимеры редкоземельных элементов на основе дицианидноголиганда // *Координац. химия.* 2020. Т. 46. № 1. С. 17–25.
23. *Калиновская И.В.* Люминесцентные свойства п-метилбензоатов неодима (III) // *Журн. физ. химии.* 2022. Т. 96. № 6. С. 866–870.
24. *Царюк В.И., Журавлев К.П.* Роль состояний переноса заряда “лиганд-металл” в процессах возбуждения люминесценции индолкарбок-силатов европия // *Оптика и спектроскопия.* 2022. Т. 130. № 1. С. 121–129.
25. *Петроченкова Н.В., Емелина Т.Б., Мирочник А.Г.* Механизм люминесцентного хемосенсорного отклика в хелатах европия (III) // *Оптика и спектроскопия.* 2022. Т. 130. № 3. С. 428–432.
26. *de Bettencourt-Dias A.* Luminescence of Lanthanide Ions in Coordination Compounds and Nanomaterials. Hoboken: Wiley, 2014. Ch. 1. P. 1.