

УДК 541.49:546.98

**КРИСТАЛЛИЧЕСКАЯ И МОЛЕКУЛЯРНАЯ СТРУКТУРА КОМПЛЕКСА  
 $\mu$ -4,4'-БИПИРИДИЛ-БИС[ТРАНС-С,О-НИТРАТО-2-(2'-ТИЕНИЛ-  
3-ИДО)ПИРИДИНПАЛЛАДИЙ]**

© 2010 А.Г. Панова<sup>1\*</sup>, И. Проц<sup>2</sup>, В.С. Фундаменский<sup>3</sup>, К.П. Балашев<sup>1</sup>

<sup>1</sup>Российский государственный педагогический университет им. А.И. Герцена, Санкт-Петербург

<sup>2</sup>Институт Макса Планка, Дрезден, Германия

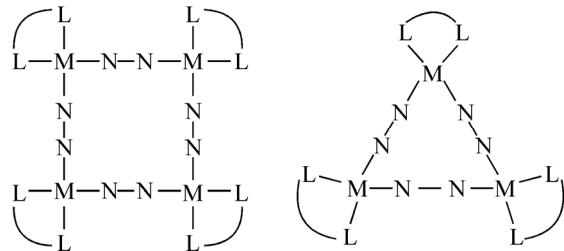
<sup>3</sup>Санкт-Петербургский государственный университет

Статья поступила 7 сентября 2009 г.

Описан синтез и определена кристаллическая и молекулярная структура биядерного комплекса  $\mu$ -4,4'-бипиридил-бис-[транс-С,О-нитрато-2-(2'-тиенил-3-идо)пиридинпалладия] ( $C_{28}H_{20}N_6O_6Pd_2S_2$ :  $a = 12,3914(11)$ ,  $b = 9,8929(7)$ ,  $c = 12,4058(12)$  Å,  $\alpha = 90(0)$ ,  $\beta = 105,440(40)$ ,  $\gamma = 90(0)$ °,  $V = 1465,9(0)$  Å<sup>3</sup>, моноклинная сингония,  $P2_1/n$  (14),  $Z = 4$ ,  $\rho_{\text{выч}} = 1,843$  г/см<sup>3</sup>). Показано ортогональное положение пиридиновых колец 4,4'-бипиридила по отношению к координационным плоскостям палладиевых центров как в твердом состоянии, так и растворе.

**Ключевые слова:** циклопалладированный биядерный комплекс, 2-(2'-тиенил)пиридин, 4,4'-бипиридил, рентгеноструктурный анализ, ЯМР <sup>1</sup>Н спектроскопия.

Специфика электронного строения циклометаллированных комплексов платиновых металлов, характеризующихся долгоживущими электронно-возбужденными состояниями и обратимыми процессами восстановления, позволяет рассматривать их в качестве перспективных компонентов оптоэлектронных устройств [1, 2]. Особое внимание привлекают комплексы Pt(II) и Pd(II), способные в результате самоорганизации к образованию макроциклических квадратных  $[(L^{\wedge}L)M(\mu-N^{\wedge}N)]_4^z$  и треугольных  $[(L^{\wedge}L)M(\mu-N^{\wedge}N)]_3^z$  металлокомплексных систем с периферийными хелатирующими ( этилендиамин, 2,2'-бипиридил) или циклометаллированными (2-(2'-тиенил)пиридин, 7,8-бензохинолин) L<sup>^</sup>L и мостиковыми —N—N— (пиразин, 4,4'-бипиридил) лигандами [3–7].



В настоящей работе получен и охарактеризован методом рентгеноструктурного анализа и ЯМР <sup>1</sup>Н спектроскопии биядерный комплекс  $[\{Pd(tpy)NO_3\}_2(\mu-4,4'-bipy)]$  (tpy<sup>-</sup> — депротонированная форма 2-(2'-тиенил)пиридина, 4,4'-bipy — 4,4'-бипиридил), являющийся структурным компонентом в макроциклических трех- и четырехъядерных металлокомплексных системах.

\* E-mail: agp-13@inbox.ru

*Межатомные расстояния  $d$ , Å  
и валентные углы  $\omega$ , град. в  $[\{\text{Pd}(\text{tpy})\text{NO}_3\}_2(\mu\text{-4,4'-bipy})]$*

Связь	$d$	Угол	$\omega$
Pd1—O2	2,1666(33)	O(2)—Pd(1)—N(34)	89,90(14)
Pd1—N11	2,0391(38)	N(11)—Pd(1)—O(2)	94,56(15)
Pd1—C21	1,9754(46)	N(11)—Pd(1)—C(21)	81,87(18)
Pd1—N34	2,0229(38)	C(21)—Pd(1)—N(34)	93,58(18)

$[\{\text{Pd}(\text{tpy})\text{NO}_3\}_2(\mu\text{-4,4'-bipy})]$  получали при нагревании взвеси 0,302 г (0,5 ммоль) хлормостикового димера  $[\text{Pd}(\text{tpy})(\mu\text{-Cl})]_2$  [8] с 0,170 г (1,0 ммоль)  $\text{AgNO}_3$  в 50 мл ацетонитрила в течение 30 мин, отфильтровывали осадок  $\text{AgCl}$  и добавляли к полученному раствору 0,078 г (0,5 ммоль) 4,4'-бипиридила. Реакционную смесь перемешивали на водяной бане в колбе с обратным ходильником в течение 4 суток, раствор концентрировали медленным испарением растворителя при комнатной температуре, что привело к образованию кристаллического осадка, содержащего монокристаллы комплекса  $[\{\text{Pd}(\text{tpy})\text{NO}_3\}_2(\mu\text{-4,4'-bipy})]$ , используемые для РСА. Осадок отфильтровывали, промывали ацетоном, диэтиловым эфиром и сушили на воздухе. Выход 0,264 г (65 %). Элементный анализ (анализатор Eurovector EA3000) — найдено (%): С 41,2, Н 2,5, N 10,5. Вычислено для  $\text{C}_{28}\text{H}_{20}\text{N}_6\text{O}_6\text{Pd}_2\text{S}_2$  (%): С 41,3, Н 2,5, N 10,3. Спектр ЯМР  $^1\text{H}$  получен на спектрометре JNM-ECX400A в  $(\text{CD}_3)_2\text{SO}$ ,  $\delta$ , м.д. ( $J$ , Гц): 9,30 м (2H), 9,23 м (2H), 8,95 м (2H), 8,36 м (2H), 8,26 м (2H), 8,06 т (2H,  $^3J_{\text{HH}}$  7,3), 7,68 д (2H,  $^3J_{\text{HH}}$  7,8), 7,58 д (2H,  $^3J_{\text{HH}}$  4,1), 7,32 дд (2H,  $^3J_{\text{HH}}$  5,8, 6,3), 6,14 д (2H,  $^3J_{\text{HH}}$  4,1). Результаты элементного анализа и ЯМР  $^1\text{H}$  спектроскопии подтвердили состав комплекса  $[\{\text{Pd}(\text{tpy})\text{NO}_3\}_2(\mu\text{-4,4'-bipy})]$  как в твердом состоянии, так и в растворе.

Кристалл  $[\{\text{Pd}(\text{tpy})\text{NO}_3\}_2(\mu\text{-4,4'-bipy})]$  желтого цвета и призматического габитуса размерами  $0,3 \times 0,25 \times 0,10$  мм.  $\text{C}_{28}\text{H}_{20}\text{N}_6\text{O}_6\text{Pd}_2\text{S}_2$ :  $a = 12,3914(11)$ ,  $b = 9,8929(7)$ ,  $c = 12,4058(12)$  Å,  $\alpha = 90(0)$ ,  $\beta = 105,440(40)$ ,  $\gamma = 90(0)$ °,  $V = 1465,9(0)$  Å $^3$ , моноклинная сингония,  $P2_1/n$  (14),  $Z = 4$ ,  $\rho_{\text{выч}} = 1,843$  г/см $^3$ . Рентгеноструктурные исследования проводили при комнатной температуре на автоматическом монокристальном дифрактометре Bruker CCD (MoK $\alpha$ -излучение, графитовый монохроматор,  $\varphi$ - и  $\omega$ -сканирование,  $\theta_{\text{max}} = 30$ °). Всего измерено 10722 отражений ( $2\theta_{\text{max}} = 52$ °), из них 2878 независимых ( $R_{\text{int}} = 0,0436$ ). Структура расшифрована прямым методом и уточнена полноматричным МНК в анизотропном приближении для неводородных атомов (атомы Н заданы геометрически) с использованием комплекса программ SHELX-97 [9]. Окончательные значения факторов расходимости составили  $R_1 = 0,0466$ ,  $wR_2 = 0,0972$  для 2207 отражений с  $F_0 > 4\sigma_F$ , использованных в расчетах. CIF-файл, содержащий полную информацию по исследованной структуре, депонирован в CCDC под номером 741359 и может быть получен на интернет-сайте [www.ccdc.cam.ac.uk/data\\_request/cif](http://www.ccdc.cam.ac.uk/data_request/cif). Основные межатомные расстояния Pd—донорный атом и валентные углы приведены в таблице.

Молекулярная структура комплекса (рис. 1) характеризуется наличием двух эквивалентных плоскостных фрагментов  $\{\text{Pd}(\text{tpy})\text{NO}_3\}$ , связанных центром симметрии, с типичным для циклометаллированных комплексов Pt(II) и Pd(II) [10] *чис*-положением гетероциклического лиганда к карбонионной части циклопалладированного 2-(2'-тиенил)пиридина.

Атом Pd лежит практически в плоскости связанных с ним донорных атомов N11, C21, N34 и O2 (отклонение донорных атомов от проведенной через них плоскости не превышает 0,03 Å, отклонение Pd от этой плоскости 0,05 Å). Ароматические кольца палладированного 2-(2'-тиенил)пиридина

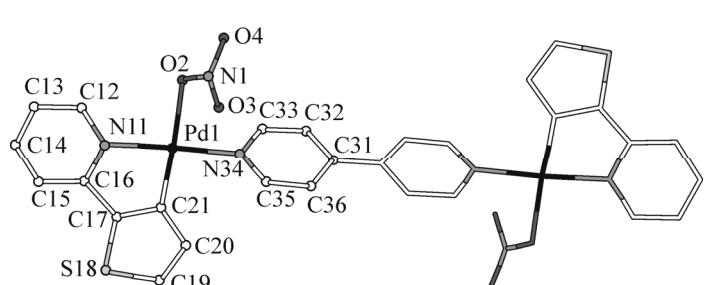
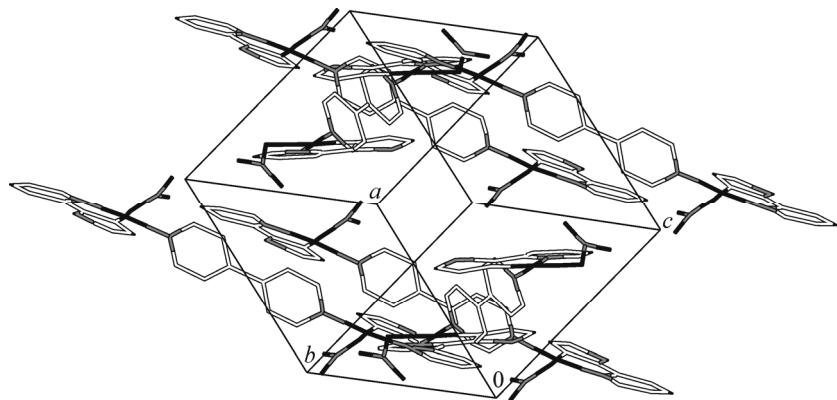


Рис. 1. Молекулярная структура  $[\{\text{Pd}(\text{tpy})\text{NO}_3\}_2(\mu\text{-4,4'-bipy})]$

Рис. 2. Общая упаковка молекул  $[\{Pd(tpy)NO_3\}_2\cdot\mu\text{-}4,4'\text{-bipy}]$  в кристалле



тиенил)пиридина практически копланарны (угол между плоскостями циклов  $\sim 4,0^\circ$ ). Длины связей и валентные углы между атомами циклометаллизированного и мостикового ароматических лигандов имеют типичные значения для координирующих к Pd(II) лигандов [11, 12]. Расстояние между двумя палладиевыми центрами —  $11,13 \text{ \AA}$  близко к величине  $11,06 \text{ \AA}$  [13] для комплекса  $[Pd(2,2'\text{-bpz})(\mu\text{-}4,4'\text{-bipy})_4(NO_3)_8$  с бипиразином ( $2,2'\text{-bpz}$ ) в качестве периферийного лиганда. Плоскости пиридиновых колец мостикового  $4,4'$ -бипиридильного лиганда практически копланарны. В то же время взаимное отталкивание атомов водорода *cis*-расположенных пиридиновых ( $C35$ ) и тиенильного ( $C20$ ) колец приводит к близкому к ортогональному положению пиридиновых колец мостикового лиганда по отношению к тетракоординированным плоскостям палладиевых центров (угол  $\sim 69^\circ$ ). Различие в *транс*-влиянии карбоанионной и пиридиновой частей циклопалладированного  $2$ -( $2'$ -тиенил)пиридина определяют разные длины связей Pd с *транс*-расположенными атомами N34 ( $2,023 \text{ \AA}$ ) и O2 ( $2,167 \text{ \AA}$ ).

Трехмерная упаковка (рис. 2) образована за счет межмолекулярных взаимодействий.

Длины основных межмолекулярных контактов составляют  $S_{18}\text{---}C_{31}$  3,443,  $C_{14}\text{---}O_4$  2,676,  $C_{36}\text{---}H_{36}$  2,718,  $C_{33}\text{---}O_4$  2,551  $\text{\AA}$  (рис. 3).

Молекулярная упаковка  $[\{Pd(tpy)NO_3\}_2\cdot\mu\text{-}4,4'\text{-bipy}]$  в кристалле позволяет ожидать  $\pi\text{---}\pi$ -стэкинг-межмолекулярных взаимодействий плоскостных металлокомплексных фрагментов  $\{Pd(tpy)\}$  с различными гетероциклическими "гостями", приводящих к изменению оптических и электрохимических свойств комплекса.

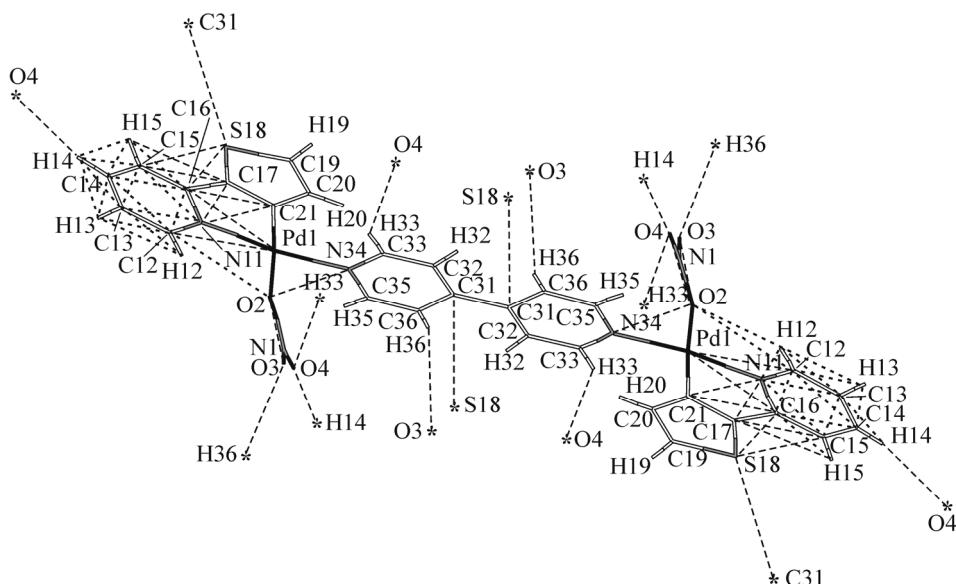


Рис. 3. Структура  $[\{Pd(tpy)NO_3\}_2\cdot\mu\text{-}4,4'\text{-bipy}]$ , штрихами показаны межмолекулярные контакты

Значительное смещение химического сдвига  $\text{H}^{20}$  протона комплекса  $[\{\text{Pd}(\text{tpy})\text{NO}_3\}_2\text{-}\mu\text{-}4,4'\text{-bipy}]$  по сравнению со свободным лигандом ( $\delta_{\text{компл}} - \delta_{\text{лиг}} = -0,80$  м.д.) указывает на анизотропное действие кругового тока *цис*-расположенного пиридинового кольца, что свидетельствует о его ортогональном положении по отношению к координационной плоскости не только в твердом состоянии комплекса, но и растворе.

Авторы выражают благодарность О.В. Франк-Каменецкой за помощь в проведении РСА.

#### СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. Williams J.A.G., Delay S., Rochester D.L. et al. // Coord. Chem. Rev. – 2008. – **252**, N 23-24. – P. 2596 – 2611.
2. Balzani V., Bergammini G., Ceroni P. // Coord. Chem. Rev. – 2008. – **252**, N 23-24. – P. 2456 – 2469.
3. Willermann M., Mulcahy C., Sigel R.K.O. et al. // Inorg. Chem. – 2005. – **45**, N 5. – P. 2093 – 2099.
4. Blanco V., Chas M., Abella D. et al. // Org. Lett. – 2008. – **10**, N 3. – P. 409 – 412.
5. Walmsley J.A., Zhu S., Matilla A. et al. // Inorg. Chem. – 2007. – **46**, N 23. – P. 9945 – 9953.
6. Steel P.J. // Acc. Chem. Res. – 2005. – **38**. – N 4. – P. 243 – 250.
7. Lai S.-W., Chan M.C.-W., Peng S.-M. et al. // Angew. Chem. Int. Ed. – 1999. – **38**, N 5. – P. 669 – 671.
8. Monoyama M., Kajita S. // Trans. Met. Chem. – 1981. – **6**. – P. 163 – 165.
9. Balashev K.P., Engebretsen T., Kvam P.-I. et al. // Acta Chem. Scand. – 1996. – **50**. – P. 1108 – 1115.
10. Giordano T.J., Rutler W.M., Rasmussen P.G. // Inorg. Chem. – 1978. – **17**, N 7. – P. 1917 – 1922.
11. Claudio A., Ianelli S., Pelizzi C. et al. // Inorg. Chim. Acta. – 1993. – **211**, N 1. – P. 89 – 94.
12. Steel P.J. // Coord. Chem. Rev. – 1990. – **106**. – P. 227 – 265.
13. Schnebeck R.-D., Freisinger E., Lippert B. // Eur. J. Inorg. Chem. – 2000. – N 6. – P. 1193 – 1200.