

## КРАТКИЕ СООБЩЕНИЯ

УДК 548.736:661

КРИСТАЛЛИЧЕСКАЯ СТРУКТУРА НОВОГО  $\pi$ -КОМПЛЕКСА  $\text{AgClO}_4$   
С 1-АЛЛИЛ-5-(2-ПИРИДИЛ)-1Н-ТЕТРАЗОЛОМ СОСТАВА  $[\text{Ag}_2(\text{C}_9\text{H}_6\text{N}_5)_2](\text{ClO}_4)_2$ Ю.И. Слывка<sup>1</sup>, Н.Т. Походило<sup>1</sup>, Е.А. Горешник<sup>2</sup>, М.Г. Мыськив<sup>1</sup><sup>1</sup>Львовский национальный университет им. И. Франко, Львов, Украина

E-mail: y\_slyvka@franko.lviv.ua

<sup>2</sup>Институт им. Йозефа Штефана, Любляна, Словения

Статья поступила 13 марта 2013 г.

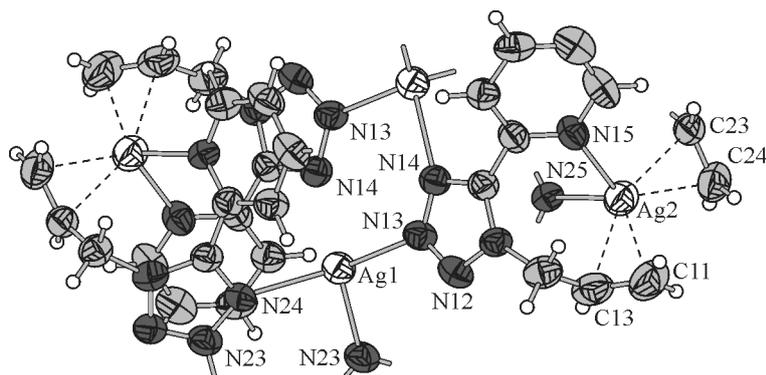
Взаимодействием  $\text{AgClO}_4$  с 1-аллил-5-(2-пиридил)-1Н-тетразолом (1арут) в метанольном растворе получен и методом РСА исследован  $\pi$ -комплекс  $[\text{Ag}_2(1арут)_2](\text{ClO}_4)_2$ .

**Ключевые слова:** серебро(I),  $\pi$ -комплекс, тетразол, кристаллическая структура.

Среди немногочисленных  $\pi$ -координационных соединений *d*-металлов Ib группы с аллильными производными тетразолов синтезированы и структурно изучены 8  $\pi$ -комплексов Cu(I) (с аллильными производными 5-пиридилтетразолов (арут) и 1-арилтетразол-5-тиолов (aatt)) и лишь 2  $\pi$ -комплекса Ag(I) с aatt [ 1 ]. Для уменьшения этой диспропорции в данной работе приведены результаты синтеза и рентгеноструктурного исследования оригинального  $\pi$ -комплекса  $\text{AgClO}_4$  с 1-аллил-5-(2-пиридил)-1Н-тетразолом (1арут) эквимольного состава.

**Экспериментальная часть. Синтез.** 5-(2-Пиридил)-1Н-тетразол получен по известной методике [ 2 ], исходя из 2-цианопиридина и азидата натрия. Полученное производное тетразола алкилировали бромистым аллилом в присутствии эквивалентного количества NaOH в этанольном растворе. Продукт состоял из смеси двух изомеров: 1-аллил-5-(2-пиридил)-1Н-тетразола (1-арут) и 2-аллил-5-(2-пиридил)-1Н-тетразола (2-арут) с мольным соотношением приблизительно 2:3. Общий выход — 93 %. 2-(1-Проп-2-ен-1-ил-1Н-тетразол-5-ил)пиридин: NMR <sup>1</sup>H (500 МГц, CDCl<sub>3</sub>),  $\delta$ , р.р.м. 8,76 (д,  $J = 4,5$ , 1H, H<sub>py-6</sub>), 8,27 (д,  $J = 7,9$ , 1H, H<sub>py-3</sub>), 8,10 (т,  $J = 7,8$ , 1H, H<sub>py-4</sub>), 7,66 (дд,  $J = 7,5$ , 4,8, 1H, H<sub>py-5</sub>), 6,12—6,06 (м, 1H, H<sup>X</sup><sub>CH=CH<sub>2</sub></sub>), 5,59 (дд,  $J = 5,5$ , 1,3, 2H, H<sub>CH<sub>2</sub></sub>), 5,24 (д,  $J = 10,3$ , 1H, H<sup>B</sup><sub>CH=CH<sub>2</sub></sub>), 5,11 (д,  $J = 17,1$ , 1H, 1H, H<sup>A</sup><sub>CH=CH<sub>2</sub></sub>). 2-(2-Проп-2-ен-1-ил-2Н-тетразол-5-ил)пиридин: NMR <sup>1</sup>H (500 МГц, CDCl<sub>3</sub>),  $\delta$ , р.р.м. 8,82 (д,  $J = 4,5$  Гц, 1H, H<sub>py-6</sub>), 8,15 (д,  $J = 7,0$ , 1H, H<sub>py-3</sub>), 8,02 (т,  $J = 7,7$ , 1H, H<sub>py-4</sub>), 7,57 (дд,  $J = 7,5$ , 4,8, 1H, H<sub>py-5</sub>), 6,22—6,12 (м, 1H, H<sup>X</sup><sub>CH=CH<sub>2</sub></sub>), 5,46 (дд,  $J = 5,9$ , 1,3, 2H, H<sub>CH<sub>2</sub></sub>), 5,39 (д,  $J = 9,2$ , 1H, H<sup>B</sup><sub>CH=CH<sub>2</sub></sub>), 5,37 (д,  $J = 16,0$ ц, 1H, H<sup>A</sup><sub>CH=CH<sub>2</sub></sub>).

Кристаллы соединения  $[\text{Ag}_2(1арут)_2](\text{ClO}_4)_2$  (**1**) синтезированы прямым взаимодействием перхлората серебра(I) (образующегося *in situ* из  $\text{Ag}_2\text{CO}_3$  и  $\text{HClO}_4$ ) с арут в метанольном растворе. К раствору смеси изомеров 0,16 ммоль (0,03 г) арут в 0,5 мл метилового спирта при комнатной температуре добавляли 0,36 ммоль (0,1 г) свежеполученного  $\text{Ag}_2\text{CO}_3$ . Суспензию подкисляли концентрированной  $\text{HClO}_4$  до pH ~ 4,5, и вновь образовавшуюся белую, слегка розоватую суспензию оставляли на 48 ч в темноте при комнатной температуре. На поверхности осадка из раствора образовались бесцветные кристаллы соединения **1** призматического габитуса.

Фрагмент полимерного катиона  $\{Ag_2(1-apyt)_2\}_n^{2n+}$  в **1**

**РСА.** Массив интегральных интенсивностей рефлексов для кристаллов соединения **1** получен на монокристалльном дифрактометре Rigaku AFC7, оснащённом координатным детектором Mercury CCD (MoK $\alpha$ -излучение, графитовый монохроматор). Структура решена по программе SIR-92 [3] и уточнена с использованием программы SHELXL-97 [4]. Детали РСА и основные кристаллоструктурные данные **1**: состав C<sub>18</sub>H<sub>18</sub>N<sub>10</sub>Ag<sub>2</sub>(ClO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>,  $M = 789,06$  г/моль, моноклинные кристаллы, пр. гр.  $P2_1/n$ ,  $a = 9,0631(4)$ ,  $b = 23,1159(9)$ ,  $c = 12,9050(5)$  Å,  $\beta = 109,4439(18)^\circ$ ,  $Z = 4$ ,  $\rho_{\text{выч}} = 2,06$  г/см<sup>3</sup>,  $\mu(\text{MoK}\alpha) = 1,812$  мм<sup>-1</sup>,  $S = 1,164$ ,  $R(F) = 0,0742$  для 4372 рефлексов с  $I \geq 2\sigma(I)$ ,  $R_w = 0,2454$  для всех независимых 5845 рефлексов. Координаты атомов и другие параметры соединения **1** депонированы в Кембриджском банке структурных данных (№ CCDC 928380) [www.ccdc.cam.ac.uk/data\\_request/cif](http://www.ccdc.cam.ac.uk/data_request/cif).

**Результаты и их обсуждение.** В структуре **1** молекула 1-apyt действует как мостиково-хелатный  $\pi, \sigma$ -лиганд и координирована к двум кристаллографически независимым атомам Ag(I). Один из атомов серебра имеет тетраэдрическое окружение, состоящее из двух  $\pi$ -координированных связей C=C и двух пиридинских атомов N соседних молекул 1-apyt, образуя оригинальный фрагмент  $\{Ag(1-apyt)_2\}$  глобулярной формы (см. рисунок). Соответствующие расстояния Ag— $m$  (где  $m$  — середина связи C=C) равны 2,322(8) и 2,344(7) Å. Второй атом Ag(I) тетраэдрически окружен четырьмя атомами N (N13, N14, N23, N24) тетразольных ядер четырех соседних молекул 1-apyt, объединяя отдельные фрагменты  $\{Ag(1-apyt)_2\}$  в полимерный катион  $\{Ag_2(1-apyt)_2\}_n^{2n+}$ . В результате 1-apyt, подобно ранее исследованным  $\pi$ -комплексам Cu(I) и Ag(I) с *aatt* [1], не полностью реализует свои координационные возможности, оставляя свободным наименее донорный атом тетразола N2.

#### СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. Slyvka Yu., Pavlyuk O., Pokhodylo N. et al. // Acta. Chim. Slov. – 2011. – **58**. – P. 134.
2. Походьло Н.Т., Шийка О.Я., Матийчук В.С., Обушак Н.Д. // Журн. орган. хим. – 2010. – **46**. – С. 423.
3. Altomare A., Cascarano G., Giacovazzo C. et al. // J. Appl. Cryst. – 1994. – **27**. – P. 435.
4. Sheldrick G.M. SHELXS-97, SHELXL-97, Programs for the solution and refinement of crystal structures. – Germany, University of Göttingen, 1997.