ЖУРНАЛ ОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ, 2020, том 56, № 9, с. 1465–1470

— КРАТКИЕ СООБЩЕНИЯ

УДК 547.422.3; 547.461.3; 547.814.1; 547.834; 548.737

НОВАЯ ГЕТЕРОЦИКЛИЧЕСКАЯ СИСТЕМА – ХРОМЕНО[3'',4'':5',6']ПИРИДО[2',3':4,5]ТИЕНО-[3,2-*e*]ПИРИДИН. СИНТЕЗ, МОЛЕКУЛЯРНАЯ И КРИСТАЛЛИЧЕСКАЯ СТРУКТУРА

© 2020 г. И. В. Дяченко^{*a*, *,} В. Д. Дяченко^{*a*}, И. А. Якушев^{*b*, **,} В. Н. Хрусталев^{*c*, *d*, ***, В. Г. Ненайденко^{*e*}, ****}

^а Луганский национальный университет им. Тараса Шевченко, 91011, Украина, г. Луганск, ул. Оборонная 2 *e-mail: ivladya87@mail.ru ^b ФГБУН «Институт общей и неорганической химии им. Н.С. Курнакова РАН»,

119991, Россия, г. Москва, Ленинский пр. 31

**e-mail: ilya.yakushev88@gmail.com

^с ФГАОУ ВО «Российский университет дружбы народов», 117198, Россия, г. Москва, ул. Миклухо-Маклая 6 ***e-mail: vnkhrustalev@gmail.com

^d ФГБУН «Институт органической химии им. Н.Д. Зелинского», 119991, Россия, г. Москва, Ленинский пр. 47 ^e ФГБОУ ВО «Московский государственный университет им. М.В. Ломоносова»,

119991, Россия, г. Москва, Ленинские горы 1

****e-mail: nenajdenko@gmail.com

Поступила в редакцию 26 апреля 2020 г. После доработки 09 мая 2020 г. Принята к публикации 19 мая 2020 г.

Изучена многокомпонентная конденсация цианотиоацетамида, 2-метил-4-фторбензальдегида, метил-4-метил-3-оксопентаноата и 3-(2-бромацетил)-2*H*-хромен-2-она. Синтезирована новая гетероциклическая система – хромено[3",4":5',6']пиридо[2',3':4,5]тиено[3,2-*e*]пиридин и изучена её молекулярная и кристаллическая структура методом РСА.

Ключевые слова: многокомпонентная конденсация, новая гетероциклическая система, рентгеноструктурный анализ.

DOI: 10.31857/S0514749220090190

Среди производных пиридо[2',3':4,5]тиено-[3,2-*b*]пиридинов обнаружены селективные агонисты прогестероновых рецепторов [1]. Кумариносодержащие органические соединения привлекают внимание исследователей широким спектром биологической активности, среди которой отметим антибактериальную [2], противотуберкулёзную [3] и противоопухолевую [4].

В продолжение исследований многокомпонентных конденсаций [5–7], инициируемых реакцией цианотиоацетамида с альдегидами [8], и с учетом перспективности указанных выше классов гетероциклов для создания веществ с практически полезными свойствами нами изучен новый вариант такого типа реакций. Предполагалось объединить фрагменты упомянутых гетероциклов в одной молекуле. Показано, что конденсация цианотиоацетамида 1, 2-метил-4-фторбензальдегида 2, метил-4-метил-3-оксопентаноата 3 и 3-(2-бромацетил)-2*H*-хромен-2-она 4 приводит к образованию



ранее неизвестной замещённой гетероциклической системы – метил-7-гидрокси-12-(2-метил-4фторфенил)-6-оксо-10-(пропан-2-ил)-9,12-дигидро-6*H*-хромено[3",4":5',6']пиридо[2',3':4,5]тиено-[3,2-*e*]пиридин-11-карбоксилата **5**. Реакция реализуется при 20°С в этаноле в присутствии эквимолярного количества морфолина. Вероятная схема этого процесса состоит в протекании на первой стадии реакции Кнёвенагеля (схема 1). Образовавшийся алкен 6 выступает в качестве акцептора Михаэля при взаимодействии с СНкислотой 3. Возникающий таким путем соответствующий аддукт 7 циклизуется в соль 8, после чего следует её алкилирование α-бромкетоном 4 до тиоэфира 9.

Повышение основности реакционной среды путём обработки гипотетического интермедиата 9 ЖУРНАЛ ОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ том 56 № 9 2020 10%-ным водным раствором КОН в растворе DMF способствует циклизации в тиофеновое ядро 10. В дальнейшем реализуется внутримолекулярная реакция аза-Михаэля, приводящая к замыканию пиридинового цикла и возникновению конечной структуры 5. Строение соединения 5 подтверждено спектральными характеристиками (см. экспериментальную часть) и однозначно установлено данными PCA (рис. 1).

Соединение 5 содержит пентациклическую систему, включающую один пятичленный цикл (тиофен) и четыре шестичленных цикла – бензол, дигидропиран, пиридин и дигидропиридин. Центральный пентациклический каркас имеет практически плоское строение (среднеквадратичное отклонение атомов равно 0.084 Å), которое определяется наличием цепи сопряженных связей и дополнительно стабилизируется внутримолекулярной водородной связью О-Н…О (рис. 1, см. таблицу). Карбоксилатный заместитель почти копланарен пентацикличекой системе – угол между соответствующими плоскостями равен 16.6(3)°. Наблюдаемое небольшое скручивание связано с участием карбоксилатной группы в образовании межмолекулярной водородной связи с сольватной молекулой бутилового спирта (рис. 1, см. таблицу). Атом азота дигидропиридинового цикла имеет тригонально-планарную конфигурацию [сумма валентных углов при атоме азота равна 360(5)°].

Молекула 5 является хиральной и содержит асимметрический центр при атоме углерода C^4 . Кристалл соединения 5 является рацематом. Молекулы 5 в кристалле образуют цепочки вдоль кристаллографической оси *а* за счет межмолекулярных водородных связей N–H···O и O–H···O (см. таблицу), а также невалентных взаимодействий S···O [3.077(2) Å] с сольватными молекулами бутанола (рис. 2). Упаковка цепочек стопочная вдоль кристаллографической оси *b*.



Рис. 1. Молекулярная структура соединения **5** в представлении атомов эллипсоидами анизотропных смещений с 50% вероятностью. Штриховыми линиями показаны внутри- и межмолекулярные водородные связи.

Таким образом, четырёхкомпонентная конденсация, инициируемая конденсацией Кнёвенагеля, открывает путь к потенциально биологически активной новой гетероциклической системе – хромено[3",4":5',6']пиридо[2',3':4,5]тиено[3,2-*e*]пиридину.

Рентгеноструктурное исследование соединения 5. Призматические бесцветные кристаллы, $C_{29}H_{23}FN_2O_5S \cdot C_4H_{10}O$ (*M*_r 604.67), триклинные, пространственная группа P-1, а 9.8452(7) Å, b 10.2029(7) Å, c 15.6533(11) Å, α 76.080(3)°, β 73.352(2)°, γ 74.481(3)°, V 1428.47(18) Å³, Z 2, $d_{\text{выч}}$ 1.406 г/см³, F(000) 636, μ 0.171 мм⁻¹. Параметры элементарной ячейки и интенсивности 21201 отражений (7338 независимых отражений, $R_{\rm int}$ 0.089) измерены на автоматическом трехкружном дифрактометре Bruker SMART APEX-II ССД (Т 150 К, λ (Мо K_{α})-излучение, графитовый монохроматор, ф- и ω-сканирование, 20 57.44°). Обработка экспериментальных данных проведена с помощью программы SAINT [9]. Для полученных данных проведен учет поглощения рентгеновского излучения по программе SADABS [10]. Структура

| D–H…A | d(D–H) | d(H…A) | d(D…A) | Угол (DHA) |
|--|---------|---------|----------|------------|
| O^4 - H^{4O} O^3 | 0.86(3) | 1.82(3) | 2.604(2) | 150(3) |
| $N^1 - H^{1N} - O^5 \# 1$ | 0.85(2) | 2.05(2) | 2.851(2) | 158(2) |
| O ⁵ -H ⁵⁰ O ¹ | 0.89(3) | 1.97(3) | 2.826(2) | 163(3) |

Водородные связи в структуре 5 (Å и град)^а.

^а Кристаллографические операции для генерации симметрически эквивалентных атомов: x+1, y, z.

ЖУРНАЛ ОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ том 56 № 9 2020



Рис. 2. Кристаллическая структура соединения 5. Штриховыми линиями показаны внутри- и межмо-лекулярные водородные связи, пунктирными – невалентные взаимодействия S…O.

определена прямыми методами и уточнена полноматричным МНК по F² в анизотропном приближении для неводородных атомов. Атомы водорода гидроксильных и амино групп локализованы объективно в разностных Фурьесинтезах и уточнены изотропно с фиксированными параметрами смещения $[U_{\mu_{30}}(H) = 1.5U_{3\kappa_B}(O)$ и 1.2U_{экв}(N)]. Остальные атомы водорода, положения которых рассчитаны геометрически, включены в уточнение с фиксированными позиционными параметрами (модель «наездник») и изотропными параметрами смещения $[U_{\mu_{30}}(H) = 1.5U_{3KB}(C)$ для группы CH₃ и $U_{\mu_{30}}$ (H) = $1.2U_{3\kappa_{B}}$ (C) для остальных групп]. Окончательные факторы расходимости R_1 0.060 для 4121 независимых отражений с $I \ge 2\sigma(I)$ и wR_2 0.116 для всех независимых отражений, GOF 0.968. Максимальное и минимальное значения пиков остаточной электронной плотности 0.43 и 0.31 ē/Å³, соответственно. Все расчеты проведены с использованием комплекса программ SHELXTL [11].

Полный набор рентгеноструктурных данных соединения **5** депонирован в Кембриджском банке структурных данных (депонент CCDC 1994302).

Метил-7-гидрокси-12-(2-метил-4-фторфенил)-6-оксо-10-(пропан-2-ил)-9,12-дигидро-6*H*хромено[3'',4'':5',6']пиридо[2',3':4,5]тиено-[3,2-*е*]пиридин-11-карбоксилат (5). К перемешанной смеси 1.0 г (10 ммоль) цианотиоацетамида 1 и

1.4 г (10 ммоль) 2-метил-4-фторбензальдегида 2 в 20 мл этанола при 20°С добавляли 3 капли морфолина, перемешивали 15 мин до начала кристаллизации алкена 6, добавляли 1.44 г (10 ммоль) СН-кислоты 3 и 0.87 мл (10 ммоль) морфолина, продолжая перемешивание ещё 30 мин. Через сутки к перемешанной смеси добавляли 3-(2бромацетил)-2*H*-хромен-2-он **4**, перемешивали 5 ч и оставляли на 48 ч. Образовавшийся осадок отфильтровывали, растворяли при 20°С в 30 мл ДМФА и при перемешивании добавляли 5.6 мл (10 ммоль) 10%-ного водного раствора КОН, перемешивали 1 ч и оставляли. Через 48 ч образовавшийся осадок отфильтровывали. промывали водой, этанолом и гексаном. Выход 3.6 г (68%), светло-жёлтые игольчатые кристаллы (при УФоблучении флуоресцируют), т.пл. 268-270°С (BuOH). ИК спектр, v, см⁻¹: 3404 (OH), 3310 (NH), 1715, 1701 (С=О). Спектр ЯМР ¹Н, б, м.д. (*J*, Гц): 1.16-1.25 м [6Н, (СН₃)₂СН], 2.81 с (3Н, СН₃), 3.54 с (3H, OCH₃), 4.11–4.22 м [1H, (CH₃)₂C<u>H</u>], 5.49 с (1H, H¹²), 6.73–6.82 м (2H_{аром}), 7.11 т (1H_{аром}, J 8.4), 7.31–7.49 м (2H_{аром}), 7.60 т (1H_{аром}, *J* 8.4), 8.34 д (1H_{аром}, J 7.8), 9.96 с (1H, NH), 11.73 уш.с (1H, OH). Спектр ЯМР ¹³С, б, м.д.: 13.9 (2С), 18.7, 19.6, 34.7, 60.4, 97.2, 102.9, 112.3, 113.1, 115.6, 116.2, 117.4, 119.9, 124.3, 125.1, 131.7, 132.9, 137.5, 143.8, 147.2, 150.1, 152.2, 153.8, 158.3, 160.1, 161.9, 165.2, 167.8. Найдено, *m/z*: 531.1395 [*M* + H]⁺. C₂₀H₂₃FN₂O₅S. *M* 531.1312.

ИК спектр соединения 5 получали на приборе ИКС-40 в вазелиновом масле. Спектры ЯМР ¹Н и ¹³С регистрировали на спектрофотометре Varian VXR-400 (399.97 и 100 МГц соответственно) в растворах CDCl₃, внутренний стандарт – ТМС. Масс-спектр получали на масс-спектрометре высокого разрешения Orbitrap Elite. Образец для HRMS растворяли в 1 мл DMSO, разбавляли в 100 раз 1%-ной НСООН в CH₃CN, вводили шприцевым насосом со скоростью 40 мкл/мин в источник ионизации электрораспылением. Потоки газов источника были отключены, напряжение на игле составляло 3.5 кВ, температура капилляра – 275°С. Масс-спектр регистрировали в режимах положительных и отрицательных ионов в орбитальной ловушке с разрешением 480000. Внутренние калибранты – ион 2DMSO + H⁺ (*m*/*z* 157.03515) в положительных ионах и

ЖУРНАЛ ОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ том 56 № 9 2020

додецилсульфат-анион (*m/z* 265.14789) в отрицательных ионах. Температуру плавления определяли на блоке Кофлера. Ход реакции и чистоту полученного соединения контролировали методом TCX на пластинках Silufol UV-254 в системе ацетон–гексан (3:5), проявление парами йода и УФ-облучением.

ФОНДОВАЯ ПОДДЕРЖКА

Работа выполнена при финансовой поддержке Министерства науки и высшего образования РФ (проект № FSSF-2020-0017) и программы РУДН 5-100.

КОНФЛИКТ ИНТЕРЕСОВ

Авторы заявляют об отсутствии конфликта интересов.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- Wang Y., Duraiswami C., Madauss K.P., Tran T.B., Williams S.P., Deng S.-J., Graybill T.L., Hammond M., Jones D.G., Grygielko E.T., Bray J.D., Thompson S.K. *Bioorg. Med. Chem. Lett.* **2009**, *19*, 4916–4919. doi 10.1016/j.bmcl.2009.07.100
- Hu Y., Shen Y., Wu X., Tu X., Wang G.-X. *Eur.* J. Med. Chem. 2018, 143, 958–969. doi 10.1016/ j.ejmech.2017.11.100
- Hu Y.-Q., Xu Z., Zhang S., Wu X., Ding J.-W., Lv Z.-S., Feng L.-S. *Eur. J. Med. Chem.* 2017, *136*, 122–130. doi 10.1016/j.ejmech.2017.05.004

- Dandriyal J., Singla R., Kumar M., Jaitak V. *Eur.* J. Med. Chem. 2016, 119, 141–168. doi 10.1016/ j.ejmech.2016.03.087
- Дяченко И.В., Дяченко В.Д., Дороватовский П.В., Хрусталев В.Н., Ненайденко В.Г. *ХГС*. 2019, 442– 447. [Dyachenko I.V., Dyachenko V.D., Dorovatovskii P.V., Khrustalev V.N., Nenajdenko V.G. *Chem. Heterocycl. Compd.* 2019, 55, 442–447.] doi 10.1007/ s10593-019-02477-7
- Дяченко И.В., Калашник И.Н., Дяченко В.Д., Дороватовский П.В., Хрусталев В.Н., Ненайденко В.Г. *ЖОрХ*. 2019, 55, 1127–1142. [Dyachenko I.V., Kalashnik I.N., Dyachenko V.D., Dorovatovskii P.V., Khrustalev V.N., Nenajdenko V.G. *Russ. J. Org. Chem.* 2019, 55, 1019–1033.] doi 10.1134/S1070428019070194
- Дяченко И.В., Карпов Е.Н., Дяченко В.Д. ЖОХ.
 2015, 85, 765–770. [Dyachenko I.V., Karpov E.N., Dyachenko V.D. Russ. J. Gen. Chem. 2015, 85, 1063– 1068.] doi 10.1134/S1070363215050102
- Дяченко В.Д., Дяченко И.В., Ненайденко В.Г. Усп. Хим. 2018, 87, 1–27. [Dyachenko V.D., Dyachenko I.V., Nenajdenko V.G. Russ. Chem. Rev. 2018, 87, 1–27.] doi 10.1070/RCR4760
- 9. Bruker, APEX-III. Bruker AXS Inc., Madison, Wisconsin, USA, **2018**.
- Krause L., Herbst-Irmer R., Sheldrick G.M., Stalke D. J. Appl. Cryst. 2015, 48, 3–10. doi 10.1107/ S1600576714022985
- 11. Sheldrick G.M. Acta Crystallogr., Sect. C, **2015**, 71, 3–8. doi 10.1107/S2053273314026370

ДЯЧЕНКО и др.

New Heterocyclic System – Chromeno[3'',4'':5',6']pyrido[2',3':4,5]thieno[3,2-*e*]piridine. Synthesis, Molecular, and Crystal Structure

I. V. Dyachenko^{*a*}, *, V. D. Dyachenko^{*a*}, I. A. Yakushev^{*b*}, **, V. N. Khrustalev^{*c*}, ^{*d*}, ***, and V. G. Nenajdenko^{*e*}, ***

 ^a Luhansk Taras Shevchenko National University, 91011, Ukraine, Lugansk, ul. Oboronnaya 2 *e-mail: ivladya87@mail.ru
 ^b Kurnakov Institute of General and Inorganic Chemistry, Russian Academy of Sciences, 119991, Russia, Moscow,Leninsky prosp. 31 **e-mail: ilya.yakushev88@gmail.com
 ^c Peoples' Friendship University of Russia, 117198, Russia, Moscow, ul. Mikluho-Maclaya 6 ***e-mail: vnkhrustalev@gmail.com
 ^d Zelinsky Institute of Organic Chemistry, Russian Academy of Sciences, 119991, Russia, Moscow, Leninsky pr. 47 ^e Moscow M.V. Lomonosov State University, 119991, Russia, Moscow, Leninskie Gory 1

****e-mail: nenajdenko@gmail.com

Received April 26, 2020; revised May 9, 2020; accepted May 19, 2020

The multicomponent condensation of cyanothioacetamide, 2-methyl-4-fluorobenzaldehyde, methyl-4-methyl-3-oxopentanoate and 3-(2-bromoacetyl)-2H-chromen-2-one was studied. A new heterocyclic system was synthesized – chromeno[3",4":5', 6']pyrido[2',3':4,5]thieno[3,2-*e*]pyridine and its molecular and crystal structure was studied by the method X-ray diffraction analysis.

Keywords: multicomponent condensation, new heterocyclic system, X-ray diffraction analysis