М. А. Орлов¹, И. В. Капитанов¹, Н. И. Коротких^{1*}, О. П. Швайка¹

СИНТЕЗ И РЕЦИКЛИЗАЦИЯ СОЛЕЙ 2,3,9,10-ТЕТРАГИДРО-8*H*-[1,4]ДИОКСИНО[2,3-*f*]-[1,3]ТИАЗИНО[3,2-*a*]БЕНЗИМИДАЗОЛИЯ

Получена серия солей [1,3]тиазино[3,2-а]бензимидазолия, модифицированных по бензольному кольцу конденсированным циклом 1,4-диоксана. Под действием эпихлоргидрина проведена их рециклизация в замещённые 3-(2,3-эпитиопропил)бензимидазол-2-оны.

Ключевые слова: соли 2,3,9,10-тетрагидро-8H-[1,4]диоксино[2,3-f][1,3]тиазино-[3,2-a]бензимидазолия, 3-(2,3-эпитиопропил)-1,3,6,7-тетрагидро-2H-[1,4]диоксино[2,3-f]-бензимидазол-2-оны, тиираны, рециклизация.

Предложенный в работе [1] способ получения 3-(2,3-эпитиопропил)бензимидазол-2-онов 3 из конденсированных тиазиниевых солей 2 рециклизацией последних в избытке эпихлоргидрина позволил синтезировать серию производных, содержащих в положении 1 имидазолонового цикла заместители различной природы, а также оказался удобным для работы с малыми количествами веществ.

 $R = PhCOCH_2$, $4-BrC_6H_4COCH_2$, (пиперидин-1-ил)COCH₂, EtOCOCH₂, (морфолин-4-ил)COCH₂, MeOCOCH₂

Поскольку соединения 2 и 3, замещённые по бензольному кольцу, не были известны, представлял интерес синтез таких производных с целью поиска новых биологически активных структур, в частности противоопухолевых препаратов с тиирановым циклом [2]. Отметим также, что для структуры 1, которая является прекурсором в синтезе соединений 2 и 3, в литературе приводятся лишь единичные примеры структурных аналогов [3–7], несмотря на неослабевающий интерес к соединениям, содержащим тиирановый цикл [8–12].

В качестве заместителей в бензольном кольце нами были выбраны алкоксигруппы конденсированного цикла [1,4]бензодиоксана, введение которого в молекулу должно привести к производным конденсированной гетероциклической системы 2,3,9,10-тетрагидро-8H-[1,4]диоксино[2,3-f][1,3]-тиазино[3,2-a]бензимидазола 7. На его основе предполагалось синтезировать соли 8a-g и 3-(2,3-эпитиопропил)имидазол-2-оны 9a-g.

Синтез конденсированного тиазина 7 был осуществлён из дигидрохлорида 2,3-дигидро-1,4-бензодиоксин-6,7-диамина (4) по приведённой на следующей странице схеме. Соль 4 получена из 1,4-бензодиоксана согласно методу

работы [13]. Соединение **6** синтезировано ранее [14] реакцией диамина **4** с алкилксантогенатами, а также упоминается в работе [15], где указана его температура плавления (около 300 °C), однако способ получения и спектральные свойства не приводятся.

8, **9** a R = 4-ClC₆H₄COCH₂, **b** R = 4-BrC₆H₄COCH₂, **c** R = 4-MeC₆H₄COCH₂, **d** R = 4-MeOC₆H₄COCH₂, **e** R = 4-MeC₆H₄CH₂, **f** R = 4-FC₆H₄CH₂, **g** R = PhCH₂; **8** a,b,e-g X = Cl, c,d X = Br

При алкилировании соединения 7 фенацил- и бензилгалогенидами в ДМФА с выходами 41–77% образовывались соли **8а–g**, нагревание которых в избытке эпихлоргидрина также, как и в случае солей **2** [1], приводило к рециклизации с образованием замещённых 3-(2,3-эпитиопропил)бензимидазол-2-онов **9а–g** с выходами 75–88%.

В спектрах ЯМР ¹Н промежуточных соединений 5, 6 наблюдаются характерные сигналы метиленовых групп диоксанового фрагмента (4.21–4.23 м. д.), мезо-протона имидазола 5 (8.03 м. д.) и протонов NH имидазолтиона 6 (12.20 м. д.). В спектрах ЯМР 1 Н солей 8a-g фрагмент 1,4-бензодиоксана OCH₂CH₂O проявляется в виде синглета при 4.32–4.33 м. д. Для тииранов 9а-д он смещается в сильное поле (4.17-4.19 м. д.), что является закономерным следствием изменения заряда молекулы. Характеристичными [1, 16] для солей 8а-д являются сигналы протонов группы ОН в области 6.05-6.26 м. д., сигналы тиазинового цикла (3.48–3.66 м. д. для группы CH₂S, 4.25– 4.46 м. д. для группы NCH₂ и 4.64–4.74 м. д. для протона СНОН) и метиленовой группы заместителей (5.50-5.57 м. д. для бензильных и 6.10-6.19 м. д. для фенацильных производных). Для 2,3-эпитиопропильного фрагмента соединений 9а-д характерны мультиплет (2.46-2.54 м. д.) и дублет (2.57-2.59 м. д.) тииранового цикла, обусловленные геминальным и вицинальным расщеплениями протонов, а также два дублета дублетов протонов фрагмента NCH₂ (3.93–4.11 м. д.) и мультиплет протона CHS (3.19–3.29 м. д.).

Таким образом, нами разработан метод получения 6-замещённых солей [1,3]тиазино[3,2-*a*]бензимидазолия и 3-(2,3-эпитиопропил)бензимидазол-2-онов, модифицированных по бензольному кольцу конденсированным фрагментом 1,4-диоксана.

ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

Спектры ЯМР ¹Н зарегистрированы на спектрометре Bruker Avance II 400 (400 МГц) в ДМСО-d₆, внутренний стандарт ТМС. Элементный анализ С, Н и галогенов выполнен методом сожжения в токе кислорода, анализ содержания азота – методом Дюма. Температуры плавления определены на столике Boetius PHMK 05 и не исправлены. ТСХ проведена на пластинах Merck Silica Gel 60 F₂₅₄ (элюент CHCl₃—MeOH, 10:1), проявление УФ светом.

6,7-Дигидро-1*H***-[1,4]диоксино[2,3-f]бензимидазол (5)**. К 20 г (84 ммоль) дигидро-хлорида 2,3-дигидро-1,4-бензодиоксин-6,7-диамина (4) добавляют 20 мл 96% НСООН. Полученную смесь нагревают на кипящей водяной бане в течение 3 ч. После охлаждения добавляют 30% раствор аммиака до щелочной реакции. Выпавший осадок отфильтровывают, промывают водой, высушивают и перекристаллизовывают из CHCl₃. Выход 10.3 г (70%). Бесцветные кристаллы. Т. пл. 193–194 °С. $R_{\rm f}$ 0.33. Спектр ЯМР $^{\rm l}$ H, δ , м. д.: 4.23 (4H, c, OCH₂CH₂O); 7.01 (2H, c, H Ar); 8.03 (1H, c, H Ar). Найдено, %: С 61.33; H 4.60; N 15.92. $C_{\rm 9}H_{\rm 8}N_{\rm 2}O_{\rm 2}$. Вычислено, %: С 61.36; H 4.58: N 15.90.

1,3,6,7-Тетрагидро-2*H*-[**1,4**]диоксино[**2,3-***f*]бензимидазол-**2-тион** (**6**). Смесь 10.3 г (58.5 ммоль) соединения **5** и 1.9 г (58.5 ммоль) серы нагревают при 250 °С в течение 1 ч. После охлаждения добавляют раствор 4.0 г (100.0 ммоль) NaOH в 100 мл H_2O , перемешивают до растворения, добавляют 0.5 г активированного угля. Полученную смесь кипятят в течение 15 мин, фильтруют и подкисляют избытком AcOH. Выпавший осадок отфильтровывают, промывают водой, ацетоном, высушивают. Выход 10.1 г (83%). Бесцветный порошок. Т. пл. >350 °С. R_f 0.69. Спектр ЯМР 1 H, δ , м. д.: 4.21 (4H, c, OCH₂CH₂O); 6.61 (2H, c, H Ar); 12.20 (2H, c, NH). Найдено, %: С 51.95; H 3.90; N 13.41; S 15.37. $C_9H_8N_2O_2S$. Вычислено, %: С 51.91; H 3.87; N 13.45; S 15.40.

2,3,9,10-Тетрагидро-8*H*-[**1,4**]диоксино[**2,3-***f*][**1,3**]тиазино[**3,2-***a*]бензимидазол-**9-ол** (7). К раствору 2.0 г (50 ммоль) NаОН в 100 мл H₂O добавляют 10.4 г (50 ммоль) соединения **6**, перемешивают при комнатной температуре до растворения и, не прекращая перемешивания, добавляют 3.91 мл (50 ммоль) эпихлоргидрина. Выпавший осадок отфильтровывают, промывают водой, высушивают. Перекристаллизовывают из 50 мл ДМФА. Выход 7.1 г (54%). Бесцветный порошок. Т. пл. 284–285 °C (с разл.). $R_{\rm f}$ 0.38. Спектр ЯМР ¹H, δ , м. д. (*J*, Γ ц): 3.19 (1H, д. д, 3J = 4.6, 2J = 12.2) и 3.35 (1H, д. 2J = 12.2, CH₂S); 3.94 (1H, д. 2J = 13.0) и 4.12 (1H, д. 2J = 13.0, NCH₂); 4.27 (4H, с. OCH₂CH₂O); 4.40–4.46 (1H, м. С<u>Н</u>ОН); 5.79 (1H, с. OH); 6.94 (2H, с. H Ar). Найдено, %: C 54.57; H 4.54; N 10.63; S 12.10. $C_{12}H_{12}N_2O_3S$. Вычислено, %: C 54.53; H 4.58; N 10.60; S 12.13.

Синтез солей 9-гидрокси-2,3,9,10-тетрагидро-8H-[1,4]диоксино[2,3-f][1,3]тиазино-[3,2-a]бензимидазолия 8a-g (общая методика). Смешивают 264 мг (1.0 ммоль) соединения 7, 1.2 ммоль алкилирующего агента и 0.2 мл ДМФА. Смесь нагревают при 150 °С в течение 40 мин. Выпавший после охлаждения осадок отфильтровывают, промывают 0.3 мл ДМФА, 1 мл Et_2O , высушивают. После перекристаллизации из ДМФА получают соли 8a-g в виде бесцветных порошков. Выходы 41–77%.

Хлорид 9-гидрокси-6-(4-хлорфенацил)-2,3,9,10-тетрагидро-8*H*-[1,4]диоксино-[2,3-f][1,3]тиазино[3,2-a]бензимидазолия (8a). Выход 52%. Т. пл. 244–245 °C (с разл.). $R_{\rm f}$ 0.06. Спектр ЯМР 1 Н, δ , м. д. (J, Γ ц): 3.51 (1H, д. д, ^{3}J = 5.0, ^{2}J = 12.4) и 3.66 (1H, д, ^{2}J = 12.4, CH₂S); 4.32 (4H, c, OCH₂CH₂O); 4.33–4.36 (1H, м) и 4.46 (1H, д. д, ^{3}J = 2.8, ^{2}J = 13.6, NCH₂); 4.67–4.73 (1H, м, С $^{\rm H}$ OH); 6.19 (2H, c, N $^{\rm +}$ CH₂CO); 6.21 (1H, д, J = 3.4, OH); 7.54 (1H, c, H Ar); 7.55 (1H, c, H Ar); 7.90 (2H, д, J = 8.4, H Ar); 8.10 (2H, д, J = 8.4, H Ar). Найдено, %: C 53.03; H 3.97; Cl 15.59; N 6.21; S 7.11. $C_{20}H_{18}Cl_{2}N_{2}O_{4}$ S. Вычислено, %: C 52.99; H 4.00; Cl 15.64; N 6.18; S 7.07.

Хлорид 6-(4-бромфенацил)-9-гидрокси-2,3,9,10-тетрагидро-8*H***-[1,4]диоксино-[2,3-f][1,3]тиазино[3,2-а]бензимидазолия (8b)**. Выход 60%. Т. пл. 250–251 °C (с разл.).

 $R_{\rm f}$ 0.07. Спектр ЯМР 1 Н, δ , м. д. (J, Γ ц): 3.50 (1H, д. д., ^{3}J = 5.0, ^{2}J = 12.4) и 3.65 (1H, д., ^{2}J = 12.4, CH₂S); 4.32 (4H, c, OCH₂CH₂O); 4.34–4.37 (1H, м) и 4.46 (1H, д. д., ^{3}J = 2.6, ^{2}J = 13.6, NCH₂); 4.68–4.74 (1H, м, С<u>Н</u>ОН); 6.18 (2H, с, N⁺CH₂CO); 6.20 (1H, д., J = 3.4, OH); 7.54 (1H, с, H Ar); 7.55 (1H, с, H Ar); 7.89 (2H, д., J = 8.4, H Ar); 8.08 (2H, д., J = 8.4, H Ar). Найдено, %: С 48.30; H 3.62; Br 16.10; Cl 7.08; N 5.68; S 6.41. С₂₀Н₁₈BrClN₂O₄S. Вычислено, %: С 48.26; H 3.64; Br 16.05; Cl 7.12; N 5.63; S 6.44.

Бромид 9-гидрокси-6-(4-метилфенацил)-2,3,9,10-тетрагидро-8*H*-[1,4]диоксино-[2,3-*f*][1,3]тиазино[3,2-*a*]бензимидазолия (8c). Выход 52%. Т. пл. 242–243 °C (с разл.). $R_{\rm f}$ 0.09. Спектр ЯМР 1 Н, δ , м. д. (*J*, Γ ц): 2.45 (3H, c, CH₃); 3.48 (1H, д. д, 3 *J* = 5.1, 2 *J* = 12.5) и 3.64 (1H, д, 2 *J* = 12.5, CH₂S); 4.33 (4H, c, OCH₂CH₂O); 4.34–4.37 (1H, м) и 4.44 (1H, д. д, 3 *J* = 2.7, 2 *J* = 13.7, NCH₂); 4.67–4.73 (1H, м, С<u>Н</u>ОН); 6.05 (1H, д, *J* = 3.4, OH); 6.14 (2H, c, N⁺CH₂CO); 7.47 (2H, д, *J* = 8.4, H Ar); 7.53 (1H, c, H Ar); 7.55 (1H, c, H Ar); 8.04 (2H, д, *J* = 8.4, H Ar). Найдено, %: C 52.80; H 4.45; Br 16.70; N 5.90; S 6.70. C_{21} H₂₁BrN₂O₄S. Вычислено, %: C 52.84; H 4.43; Br 16.74; N 5.87; S 6.72.

Бромид 9-гидрокси-6-(4-метоксифенацил)-2,3,9,10-тетрагидро-8H-[1,4]диоксино-[2,3-f][1,3]тиазино[3,2-a]бензимидазолия (8d). Выход 41%. Т. пл. 235–236 °C (с разл.). $R_{\rm f}$ 0.09. Спектр ЯМР 1 Н, δ , м. д. (J, Γ ц): 3.48 (1H, д. д, ^{3}J = 4.8, ^{2}J = 12.4) и 3.65 (1H, д, ^{2}J = 12.4, CH₂S); 3.89 (3H, c, OCH₃); 4.32 (4H, c, OCH₂CH₂O); 4.33–4.36 (1H, м) и 4.42 (1H, д. д, ^{3}J = 2.6, ^{2}J = 13.6, NCH₂); 4.66–4.71 (1H, м, C $\underline{\rm H}$ OH); 6.05 (1H, д, J = 3.6, OH); 6.10 (2H, c, N $^{+}$ CH₂CO); 7.17 (2H, д, J = 8.8, H Ar); 7.51 (1H, c, H Ar); 7.53 (1H, c, H Ar); 8.11 (2H, д, J = 8.8, H Ar). Найдено, %: C 51.16; H 4.32; Br 16.24; N 5.70; S 6.47. C₂₁H₂₁BrN₂O₅S. Вычислено, %: C 51.12; H 4.29; Br 16.20; N 5.68; S 6.50.

Хлорид 9-гидрокси-6-(4-метилбензил)-2,3,9,10-тетрагидро-8*H*-[1,4]диоксино-[2,3-f][1,3]тиазино[3,2-a]бензимидазолия (8e). Выход 75%. Т. пл. 230–231 °C. R_f 0.08. Спектр ЯМР 1 Н, δ , м. д. (J, Γ Ц): 2.28 (3H, c, CH₃); 3.50 (1H, д. д, 3J = 4.8, 2J = 12.4) и 3.63 (1H, д, 2J = 12.4, CH₂S); 4.25 (1H, д, 2J = 13.2) и 4.38 (1H, д. д, 3J = 2.8, 2J = 13.2, NCH₂); 4.32 (4H, c, OCH₂CH₂O); 4.65–4.69 (1H, м, C \underline{H} OH); 5.50 (2H, c, N $^+$ C \underline{H}_2 Ar); 6.15 (1H, д, J = 2.8, OH); 7.20 (2H, д, J = 7.8, H Ar); 7.25 (2H, д, J = 7.8, H Ar); 7.51 (2H, c, H Ar). Найдено, %: C 59.38; H 5.20; C1 8.81; N 6.89; S 7.96. $C_{20}H_{21}$ ClN₂O₃S. Вычислено, %: C 59.33; H 5.23; C1 8.76; N 6.92; S 7.92.

Хлорид 9-гидрокси-6-(4-фторбензил)-2,3,9,10-тетрагидро-8*H*-[1,4]диоксино-[2,3-f][1,3]тиазино[3,2-a]бензимидазолия (8f). Выход 73%. Т. пл. 232–233 °С. R_f 0.07. Спектр ЯМР 1 Н, δ , м. д. (J, Γ II): 3.51 (1H, д. д, 3J = 5.2, 2J = 12.0) и 3.63 (1H, д. 2J = 12.0, CH₂S); 4.26 (1H, д. д, 3J = 1.2, 2J = 13.2) и 4.39 (1H, д. д, 3J = 3.2, 2J = 13.2, NCH₂); 4.33 (4H, c, OCH₂CH₂O); 4.65–4.69 (1H, м, С \underline{H} OH); 5.56 (2H, c, N $^+$ C \underline{H} 2Ar); 6.19 (1H, д, J = 3.6, OH); 7.21–7.29 (2H, м, H Ar); 7.40–7.48 (2H, м, H Ar); 7.52 (1H, c, H Ar); 7.54 (1H, c, H Ar). Найдено, %: С 55.85; H 4.40; N 6.89. $C_{19}H_{18}CIFN_2O_3S$. Вычислено, %: С 55.81; H 4.44; N 6.85.

Хлорид 6-бензил-9-гидрокси-2,3,9,10-тетрагидро-8H-[1,4]диоксино[2,3-f][1,3]-тиазино[3,2-a]бензимидазолия (8g). Выход 77%. Т. пл. 231–232 °C. R_f 0.08. Спектр ЯМР 1 Н, δ , м. д. (J, Γ ц): 3.53 (1H, д. д, 3J = 5.2, 2J = 12.0) и 3.65 (1H, д, 2J = 12.0, CH₂S); 4.28 (1H, д, 2J = 13.2) и 4.42 (1H, д. д, 3J = 2.8, 2J = 13.2, NCH₂); 4.32 (4H, c, OCH₂CH₂O); 4.64–4.68 (1H, м, C \underline{H} OH); 5.57 (2H, c, N $^+$ C \underline{H} 2Ph); 6.26 (1H, д, J = 3.6, OH); 7.36–7.39 (5H, м, H Ph); 7.52 (2H, c, H Ar). Найдено, %: C 58.33; H 4.94; Cl 9.11; N 7.13; S 8.22. $C_{19}H_{19}$ ClN₂O₃S. Вычислено, %: C 58.38; H 4.90; Cl 9.07; N 7.17; S 8.20.

Синтез 1-замещённых 3-(2,3-эпитиопропил)-1,3,6,7-тетрагидро-2H-[1,4]диоксино[2,3-f]бензимидазол-2-онов 9a-g (общая методика). Соль 8a-g кипятят в 20-кратном мольном избытке эпихлоргидрина в течение 15 мин. Смесь охлаждают, продукт отфильтровывают и перекристаллизовывают из эпихлоргидрина. В случае, если продукт растворим (соединения 9e-g), эпихлоргидрин упаривают, остаток растворяют в СНС13, фильтруют через слой силикагеля, хлороформ упаривают в вакууме, вещество перекристаллизовывают из Et_2O . Полученные производные тииранов представляют собой бесцветные порошки. Выходы 75–88%.

- **1-(4-Хлорфенацил)-3-(2,3-эпитиопропил)-1,3,6,7-тетрагидро-2***H***-[1,4]диоксино-[2,3-***f***]бензимидазол-2-он (9а). Выход 80%. Т. пл. 205–206 °С. R_{\rm f} 0.79. Спектр ЯМР ¹H, \delta, м. д. (J, \Gammaц): 2.46–2.48 (1H, м) и 2.57 (1H, д, ^3J = 6.0, CH₂S); 3.21–3.28 (1H, м. NCH₂CHS); 3.93 (1H, д. д, ^3J = 6.4, ^2J = 14.8) и 4.11 (1H, д. д, ^3J = 5.6, ^2J = 14.8, NCH₂CHS); 4.18 (4H, c, OCH₂CH₂O); 5.41 (2H, c, NCH₂CO); 6.78 (1H, c, H Ar); 6.93 (1H, c, H Ar); 7.81 (2H, д, J = 8.4, H Ar); 8.02 (2H, д, J = 8.4, H Ar). Найдено, %: C 57.60; H 4.07; C1 8.55; N 6.70; S 7.72. C₂₀H₁₇ClN₂O₄S. Вычислено, %: C 57.62; H 4.11; C1 8.50; N 6.72; S 7.69.**
- **1-(4-Бромфенацил)-3-(2,3-эпитиопропил)-1,3,6,7-тетрагидро-2***H***-[1,4]диоксино-[2,3-***f***]бензимидазол-2-он (9b). Выход 83%. Т. пл. 208–209 °C. R_{\rm f} 0.78. Спектр ЯМР ¹H, \delta, м. д. (J, \Gammaц): 2.46–2.49 (1H, м) и 2.58 (1H, д, ^3J = 6.0, CH₂S); 3.21–3.29 (1H, м, NCH₂C<u>H</u>S); 3.95 (1H, д. д, ^3J = 6.4, ^2J = 14.8) и 4.10 (1H, д. д, ^3J = 5.6, ^2J = 14.8, NC<u>H</u>₂CHS); 4.19 (4H, c, OCH₂CH₂O); 5.42 (2H, c, NCH₂CO); 6.77 (1H, c, H Ar); 6.94 (1H, c, H Ar); 7.82 (2H, д, J = 8.4, H Ar); 8.01 (2H, д, J = 8.4, H Ar). Найдено, %: C 52.10; H 3.68; Br 17.36; N 6.10; S 6.91. C_{20}H_{17}BrN_2O_4S. Вычислено, %: C 52.07; H 3.71; Br 17.32; N 6.07; S 6.95.**
- **1-(4-Метилфенацил)-3-(2,3-эпитиопропил)-1,3,6,7-тетрагидро-2***H***-[1,4]диоксино-[2,3-***f***]бензимидазол-2-он (9c). Выход 83%. Т. пл. 198–199 °С. R_f 0.85. Спектр ЯМР ¹H, \delta, м. д. (J, \Gammaц): 2.42 (3H, c, CH₃); 2.52–2.54 (1H, м) и 2.59 (1H, д, {}^3J = 6.4, CH₂S); 3.20–3.28 (1H, м, NCH₂CHS); 3.95 (1H, д. д, {}^3J = 6.6, {}^2J = 14.8) и 4.11 (1H, д. д, {}^3J = 5.6, {}^2J = 14.8, NCH₂CHS); 4.19 (4H, c, OCH₂CH₂O); 5.39 (2H, c, NCH₂CO); 6.74 (1H, c, H Ar); 6.93 (1H, c, H Ar); 7.40 (2H, д, J = 8.0, H Ar); 7.98 (2H, д, J = 8.0, H Ar). Найдено, %: С 63.60; H 5.06; N 7.11; S 8.05. C_{21}H_{20}N_2O_4S. Вычислено, %: С 63.62; H 5.08; N 7.07; S 8.09.**
- **1-(4-Метоксифенацил)-3-(2,3-эпитиопропил)-1,3,6,7-тетрагидро-2***H*-[**1,4**]диок**сино[2,3-ƒ]бензимидазол-2-он (9d).** Выход 88%. Т. пл. 214–215 °С. $R_{\rm f}$ 0.78. Спектр ЯМР 1 Н, δ , м. д. (J, Γ ц): 2.51–2.53 (1H, м) и 2.59 (1H, д, ^{3}J = 6.4, CH₂S); 3.19–3.27 (1H, м, NCH₂C<u>H</u>S); 3.87 (3H, с, OCH₃); 3.94 (1H, д. д, ^{3}J = 6.8, ^{2}J = 14.8) и 4.10 (1H, д. д, ^{3}J = 5.6, ^{2}J = 14.8, NC<u>H</u>₂CHS); 4.19 (4H, с, OCH₂CH₂O); 5.36 (2H, с, NCH₂CO); 6.72 (1H, с, H Ar); 6.93 (1H, с, H Ar); 7.11 (2H, д, J = 8.8, H Ar); 8.05 (2H, д, J = 8.8, H Ar). Найдено, %: C 61.13; H 4.84; N 6.80; S 7.72. $C_{21}H_{20}N_{2}O_{5}S$. Вычислено, %: C 61.15; H 4.89; N 6.79; S 7.77.
- **1-(4-Метилбензил)-3-(2,3-эпитиопропил)-1,3,6,7-тетрагидро-2***H***-[1,4]диоксино-[2,3-***f***]бензимидазол-2-он (9е). Выход 78%. Т. пл. 107–108 °С. R_{\rm f} 0.84. Спектр ЯМР ¹H, \delta, м. д. (J, \Gammaц): 2.25 (3H, c, CH₃); 2.49–2.53 (1H, м) и 2.57 (1H, д, {}^3J = 6.0, CH₂S); 3.20–3.26 (1H, м, NCH₂CHS); 3.95 (1H, д. д, {}^3J = 6.4, {}^2J = 14.8) и 4.10 (1H, д. д, {}^3J = 5.6, {}^2J = 14.8, NCH₂CHS); 4.17 (4H, c, OCH₂CH₂O); 4.92 (2H, c, NCH₂Ar); 6.62 (1H, c, H Ar); 6.90 (1H, c, H Ar); 7.12 (2H, д, J = 7.6, H Ar); 7.19 (2H, д, J = 7.6, H Ar). Найдено, %: C 65.16; H 5.51; N 7.62; S 8.67. C_{20}H_{20}N_2O_3S. Вычислено, %: C 65.20; H 5.47; N 7.60; S 8.70.**
- **1-(4-Фторбензил)-3-(2,3-эпитиопропил)-1,3,6,7-тетрагидро-2***H*-[**1,4**]диоксино-[**2,3-***f*]бензимидазол-**2-он (9f)**. Выход 75%. Т. пл. 143–144 °C. $R_{\rm f}$ 0.82. Спектр ЯМР 1 H, δ , м. д. (J, Γ ц): 2.48–2.52 (1H, м) и 2.58 (1H, д, ^{3}J = 6.4, CH₂S); 3.21–3.27 (1H, м, NCH₂CHS); 3.96 (1H, д. д, ^{3}J = 6.4, ^{2}J = 14.8) и 4.11 (1H, д. д, ^{3}J = 5.2, ^{2}J = 14.8, NCH₂CHS); 4.17 (4H, c, OCH₂CH₂O); 4.96 (2H, c, NCH₂Ar); 6.70 (1H, c, H Ar); 6.91 (1H, c, H Ar); 7.12–7.19 (2H, м, H Ar); 7.34–7.39 (2H, м, H Ar). Найдено, %: С 61.25; H 4.64; N 7.50. $C_{10}H_{17}FN_{2}O_{3}S$. Вычислено, %: С 61.28; H 4.60; N 7.52.
- **1-Бензил-3-(2,3-эпитиопропил)-1,3,6,7-тетрагидро-2***H*-[**1,4**]диоксино[**2,3-***f*]бенз-имидазол-**2-он (9g)**. Выход 75%. Т. пл. 127–128 °C. $R_{\rm f}$ 0.84. Спектр ЯМР ¹H, δ , м. д. (J, Γ ц): 2.49–2.52 (1H, м) и 2.58 (1H, д. 3J = 6.4, CH₂S); 3.22–3.28 (1H, м, NCH₂CHS); 3.95 (1H, д. д. 3J = 6.8, 2J = 15.0) и 4.10 (1H, д. д. 3J = 5.4, 2J = 15.0, NCH₂CHS); 4.17 (4H, c, OCH₂CH₂O); 4.98 (2H, c, NCH₂Ph); 6.65 (1H, c, H Ar); 6.91 (1H, c, H Ar); 7.25–7.35 (5H, м, H Ph). Найдено, %: С 64.36; H 5.08; N 7.94; S 9.08. $C_{19}H_{18}N_2O_3S$. Вычислено, %: С 64.39; H 5.12; N 7.90; S 9.05.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- 1. М. А. Орлов, А. Ф. Асланов, Н. И. Коротких, *XTC*, 440 (2010). [*Chem. Heterocycl. Compd.*, **46**, 347 (2010).]
- 2. Н. И. Коротких, Г. А. Лосев, О. П. Швайка, в кн. *Азотистые гетероциклы и алкалоиды*, под. ред. В. Г. Карцева и Г. А. Толстикова, Иридиум-Пресс, Москва, 2001, т. 1, с. 350.
- 3. О. К. Багрій, Г. Ф. Галенко, П. М. Кочергін, *Доп. АН УРСР, Сер. Б*, 801 (1975); *Chem. Abstr.*, **84**, 43959w (1976).
- 4. K. Hideg, O. Hankovszky, E. Palosi, G. Hajos, L. Szporny, US Pat. Appl. 3932395.
- П. М. Кочергин, А. К. Багрий, Д. В. Ковпак, Г. Ф. Галенко, А. с. СССР 390094; РЖхим., 17, Н464П (1974).
- 6. А. Б. Брукштус, В. Н. Гаралене, Р.-Р. Сирвидите, В. К. Даукшас, *Хим.-фарм.* журн., **26**, № 11–12, 50 (1992).
- 7. V. Garaliene, L. Labanauskas, A. Brukštus, Arzneim. Forsch., 56, 282 (2006).
- 8. B. Das, V. Saidi Reddy, M. Krishnaiah, Tetrahedron Lett., 47, 8471 (2006).
- 9. A. Bellomo, D. Gonzalez, Tetrahedron Lett., 48, 3047 (2007).
- 10. E. Lukowska, J. Plenkiewicz, Tetrahedron: Asymmetry, 18, 493 (2007).
- 11. А. А. Томашевский, В. В. Соколов, А. А. Потехин, *Журн. орган. химии*, 1812 (2010). [*Russ. J. Org. Chem.*, **46**, 1822 (2010).]
- 12. H.-M. Chen, P.-Y. Chen, C.-F. Wang, J.-C. Tsai, E.-C. Wang, *ARKIVOC*, viii, 157 (2012).
- 13. P. M. Heertjes, L. J. Revallier. *Recl. Trav. Chim. Pays-Bas*, **69**, 262 (1950).
- 14. Z. Huang, G. Zhou, EP Pat. Appl. 2532665.
- 15. A. Krasso, H. Ramuz, CH Pat. Appl. 644116.
- 16. Н. И. Коротких, Г. Ф. Раенко, А. Ф. Асланов, О. П. Швайка, *XГС*, 706 (1994). [*Chem. Heterocycl. Compd.*, **30**, 621 (1994).]

¹ Институт физико-органической химии и углехимии им. Л. М. Литвиненко НАН Украины, ул. Р. Люксембург, 70, Донецк 83114, Украина e-mail: nkorotkikh@ua.fm

Поступило 13.12.2013