## СИНТЕЗ 2-(N-БЕНЗОИЛИМИНО)-N-(9,10-ДИОКСО-9,10-ДИГИДРОАНТРАЦЕН-1-ИЛ)ТИАЗОЛОВ

**Ключевые слова**: 9,10-антрахинон, антраценилбензоилиминотиазолы, N-бензоилтиомочевины,  $\alpha$ -бромацетон.

N-Ароилтиомочевины обладают мощным синтетическим потенциалом. Они являются важными реагентами для синтеза гетероциклов, например имидазолидин-2-тионов [1, 2], 2-ароилиминотиазолинов [3–5], 1,2,4-триазолов [6], 1,3-тиазинов [7] и индено[1,2-d][1,3]тиазепинов [8]. Особое внимание заслуживают 2-иминотиазолины, которые характеризуются широким спектром биологических свойств [9–11]. В частности, тиазол-2-иминный фрагмент входит в структуру соединений с мускариномиметическим, противогрибковым, гиполипидемическим, антидиабетическим, противовоспалительным, анальгетическим и антишистосомным действием [5]. Производные тиазолина также применяются в качестве инсектицидов и регуляторов роста растений [5].

Описанная в литературе [5, 12] реакция *N,N*-дизамещённых тиомочевин с α-бромкетонами позволяет получать разнообразные *N*-замещённые 2-иминотиазолы. Однако их производные, содержащие в положении 3 гетероцикла 9,10-диоксо-9,10-дигидроантраценильные фрагменты, к настоящему времени не известны. С учётом выраженных биологических свойств производных антрахинона [13–15] представляется целесообразным конструирование гибридных структур, включающих антрахиноновые и тиазольные циклы.

С этой целью ранее описанные нами N-бензоил-N-(9,10-диоксо-9,10-дигидроантрацен-1-ил)тиомочевины 1a—e [16] подвергали взаимодействию с образовавшимся *in situ*  $\alpha$ -бромацетоном в присутствии триэтиламина и получали 2-(N-бензоилимино)N-(9,10-диоксо-9,10-дигидроантрацен-1-ил)тиазолы 2a—e с выходами 48—68%. Протекание циклоконденсации с участием аминоантраценильного атома азота и образование тиазольной структуры 2-(N-бензоил)иминного типа согласуется с недавно опубликованными результатами исследования реакции N-арил-N-ароилтиомочевин с  $\alpha$ -галогенкетонами [4, 12, 13].

**a** 
$$R^1 = R^2 = R^3 = H$$
; **b**  $R^1 = Me$ ,  $R^2 = R^3 = H$ ; **c**  $R^1 = R^3 = H$ ,  $R^2 = NH_2$ ;  
**d**  $R^1 = R^2 = H$ ,  $R^3 = NH_2$ ; **e**  $R^1 = R^3 = H$ ,  $R^2 = NHCOPh$ 

В спектрах ЯМР <sup>1</sup>Н соединений **2а**—е наряду с сигналами ароматических протонов присутствуют синглеты протонов H-5 тиазольного цикла (6.89–7.01) и метильных групп (1.97–2.04 м. д.). Образование тиазольного цикла также надёжно подтверждается спектрами ЯМР <sup>13</sup>С с характерными синглетами атомов С-4 при 106.1–107.2, С-5 при 139.3–144.9 и С-2 при 168.2–169.7 м. д. Сигналы атомов углерода заместителя 4-СН<sub>3</sub> тиазольного цикла лежат в диапазоне 13.7–14.2 м. д., что типично для 3-арил-2-бензоилимино-4-метил-1,3-тиазолинов [4, 5].

Таким образом, впервые были синтезированны новые 2-(N-бензоилимино)-N-(9,10-диоксо-9,10-дигидроантрацен-1-ил)тиазолы на основе N-бензоил-N-(9,10-диоксо-9,10-дигидроантрацен-1-ил)тиомочевин.

ИК спектры зарегистрированы на спектрофотометре Specord M80 в таблетках KBr. Спектры ЯМР  $^1$ Н и  $^{13}$ С записаны на приборе Varian Mercury 400 (400 и 100 МГц соответственно) при 25  $^{\circ}$ С в растворе ДМСО- $^{\circ}$ d<sub>6</sub>, внутренний стандарт ТМС. Хромато-масс-спектры зарегистрированы на приборе Agilent 1100 Series, оборудованном масс-селективным детектором Agilent LC/MSDSL. Колонка Zorbax SB-C18,  $^{\circ}$ 1.8  $^{\circ}$ μм,  $^{\circ}$ 4.6×15 мм; растворители A — ацетонитрил—вода,  $^{\circ}$ 0.1% трифторуксусной кислоты;  $^{\circ}$ Б — вода,  $^{\circ}$ 0.1% трифтоуксусной кислоты, градиентный режим. Метод ионизации: XИ при атмосферном давлении. Ход реакции контролировали методом ТСХ на пластинах Silufol UV-254 в системе элюентов бензол—ацетонитрил,  $^{\circ}$ 6:1. Элементный анализ выполнен на анализаторе Thermo Finnigan Flash EA 1112.

Получение *N*-[3-(9,10-диоксо-9,10-дигидроантрацен-1-ил)-4-метил-1,3-тиазол-2(3*H*)-илиден]бензамидов 2а-е (общая методика). К суспензии 0.749 ммоль *N*-бензоилтиомочевины 1а-е и 0.104 мл (0.749 ммоль) триэтиламина в 30 мл ацетона добавляют при перемешивании раствор 0.0384 мл (0.749 ммоль) брома в 10 мл ацетона в течение 15 мин. Реакционную смесь выдерживают при комнатной температуре в течение 2 ч, образовавшийся осадок отфильтровывают, промывают ацетоном, водой, сушат и кристаллизуют из толуола.

N-[3-(9,10-Диоксо-9,10-дигидроантрацен-1-ил)-4-метил-1,3-тиазол-2(3H)-илиден]бензамид (2a). Выход 68%, т. пл. 210–211 °C. ИК спектр, v, см<sup>-1</sup>: 1680, 1631 (С=О хинон), 1685 (С=О амид), 1471 (С=N). Спектр ЯМР <sup>1</sup>H,  $\delta$ , м. д. (J,  $\Gamma$ ц): 1.99 (3H, с, CH<sub>3</sub>); 6.92 (1H, с, CH=); 6.94–7.02 (3H, м, H Ar); 7.68–7.70 (3H, м, H Ph); 7.91–8.05 (2H, м, H Ph); 8.15–8.28 (3H, м, H Ar); 8.53 (1H, д, J = 8.4, H Ar). Спектр ЯМР <sup>13</sup>С,  $\delta$ , м. д.: 14.2 ( $\underline{\text{CH}}_3\text{CH}$ =); 106.7 (CH=); 126.8, 127.3, 127.5, 128.4 (C Ar); 128.7, 129.1, 129.3, (C Ph); 131.5 (C Ar); 132.4 (C Ph); 133.5, 133.6, 134.4, 134.9, 135.2 (C Ar); 135.8 (C Ph); 137.8 (C–N); 143.3 (CH<sub>3</sub> $\underline{\text{CH}}$ =); 168.5 (C=N); 173.5 (COPh); 181.8 (CO); 182.5 (CO). Масс-спектр, m/z ( $I_{\text{отн}}$ , %): 425 [M+H]<sup>+</sup> (69). Найдено, %: С 70.64; H 3.87; N 6.71; S 7.59.  $C_{25}H_{16}N_2O_3S$ . Вычислено, %: С 70.74; H 3.80; N 6.60; S 7.55.

*N*-[4-Метил-3-(2-метил-9,10-диоксо-9,10-дигидроантрацен-1-ил)-1,3-тиазол-2(3*H*)-илиден]бензамид (2b). Выход 51%, т. пл. 206–207 °С. ИК спектр, v, см $^{-1}$ : 1681, 1623 (С=О хинон), 1670 (С=О амид), 1397 (С=N). Спектр ЯМР  $^{1}$ Н,  $\delta$ , м. д. (*J*,  $\Gamma$ ц): 1.99 (3H, с, CH<sub>3</sub>); 2.17 (3H, с, CH<sub>3</sub>); 7.01 (1H, с, CH=); 7.24–7.27 (2H, м, H Ph); 7.31–7.40 (1H, м, H Ph); 7.67–7.74 (2H, м, H Ph); 7.85–7.90 (2H, м, H Ar); 8.02 (1H, д, J = 7.5, H Ar); 8.14 (1H, д, J = 7.5, H Ar); 8.21 (1H, д, J = 7.5, H Ar); 8.44 (1H, д, J = 7.6, H Ar). Спектр ЯМР  $^{13}$ С,  $\delta$ , м. д.: 13.9 (СH<sub>3</sub>CH=); 17.7 (СH<sub>3</sub>); 106.1 (CH=); 126.8, 127.3, 127.6, 128.5 (C Ar); 128.8, 128.9, 129.0, 129.1 (C Ph); 131.8 (C Ar); 132.8 (C Ph); 133.7, 133.9, 134.0, 135.0, 135.1 (C Ar); 135.2 (C Ph); 137.1 (C Ar); 137.3 (C–N); 144.9 (CH<sub>3</sub>CH=); 168.7 (C=N); 173.1 (COPh); 182.1 (CO); 182.4 (CO). Масс-спектр, m/z ( $I_{OTH}$ , %): 439 [M+H] $^+$  (97). Найдено, %: С 71.31; H 4.01; N 6.41; S 7.59.  $C_{26}$ H<sub>18</sub>N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>S. Вычислено, %: С 71.22; H 4.14; N 6.39; S 7.31.

N-[3-(4-Амино-9,10-диоксо-9,10-дигидроантрацен-1-ил)-4-метил-1,3-тиазол-2(3H)-илиден|бензамид (2c). Выход 50%, т. пл. 296–297 °С. ИК спектр, v, см $^{-1}$ : 3365, 3307 (NH $_2$ ), 1683, 1625 (С=О хинон), 1650 (С=О амид), 1450 (С=N). Спектр ЯМР  $^1$ Н,  $\delta$ , м. д. (J,  $\Gamma$ п): 1.98 (3H, c, CH $_3$ ); 6.89 (1H, c, CH=); 7.20–7.31 (3H, м, H Ar, NH $_2$ ); 7.38–7.41 (2H, м, H Ar); 7.49–7.57 (3H, м, H Ph); 7.73–7.81 (2H, м, H Ph); 7.87–7.91 (2H, м, H Ar); 8.23 (1H, д, J = 7.6, H Ar). Спектр ЯМР  $^{13}$ С,  $\delta$ , м. д.: 13.7 ( $\underline{\text{CH}}_3$ CH=); 107.2 (CH=); 114.5, 125.3, 126.1, 127.2 (C Ar); 128.1, 128.2, 129.3, 129.4 (C Ph); 130.1 (C–N); 130.9, 131.3 (C Ar); 132.3 (C Ph); 133.1, 133.2, 133.5, 133.8 (C Ar); 136.1 (C Ph); 139.8 (CH $_3$ CH=); 147.8 (C—NH $_2$ ); 169.7 (C=N); 174.5 (COPh); 183.1 (CO); 184.3 (CO). Массспектр, m/z ( $I_{\text{отн}}$ , %): 440 [M+H] $^+$  (73). Найдено, %: C 68.41; H 4.01; N 9.69; S 7.37.  $C_{25}$ H $_{17}$ N $_3$ O $_3$ S. Вычислено, %: C 68.32; H 3.90; N 9.56; S 7.30.

*N*-[3-(5-Амино-9,10-диоксо-9,10-дигидроантрацен-1-ил)-4-метил-1,3-тиазол-2(3*H*)-илиден]бензамид (2d). Выход 69%, т. пл. 232–233 °C. Спектр ЯМР  $^1$ Н,  $\delta$ , м. д.

 $(J, \Gamma_{\rm H})$ : 1.97 (3H, c, CH<sub>3</sub>); 6.92 (1H, c, CH=); 7.15–7.26 (5H, м, H Ar); 7.34–7.46 (2H, м, H Ph); 7.63–7.72 (3H, м, H Ph, NH<sub>2</sub>); 7.83–7.91(1H, м, H Ar); 8.13–8.16 (1H, м, H Ar); 8.53 (1H, д, J=8.4, H Ar). Спектр ЯМР  $^{13}$ С,  $\delta$ , м. д.: 13.8 (<u>C</u>H<sub>3</sub>CH=); 106.8 (CH=); 111.9, 115.4, 120.1, 122.2, 123.7 (C Ar); 128.1, 129.2, 129.3, 129.4, 132.4 (C Ph); 132.9, 133.4, 135.0, 135.3, 135.7 (C Ar); 136.1 (C Ph); 138.2 (C–N); 139.3 (CH<sub>3</sub>CH=); 151.8 (C–NH<sub>2</sub>); 168.2 (C=N); 174.5 (COPh); 183.6 (CO); 184.4 (CO). Масс-спектр, m/z ( $I_{\rm OTH}$ , %): 440 [M+H]<sup>+</sup> (82). Найдено, %: С 68.38; H 3.95; N 9.62; S 7.35.  $C_{25}$ H<sub>17</sub>N<sub>3</sub>O<sub>3</sub>S. Вычислено, %: С 68.32; H 3.90; N 9.56; S 7.30.

*N*-[3-(4-Бензамидо-9,10-диоксо-9,10-дигидроантрацен-1-ил)-4-метил-1,3-тиазол-2(3*H*)-илиден|бензамид (2e). Выход 48%, т. пл. 198 °С. ИК спектр, v, см⁻¹: 3345 (N−H), 1683, 1625 (С=О хинон), 1650, 1661 (С=О амид), 1450 (С=N). Спектр ЯМР ¹H, δ, м. д. (*J*, Гп): 2.04 (3H, с, СН₃); 6.95 (1H, с, СН=); 7.31–7.40 (1H, м, H Ar); 7.72–8.27 (11H, м, H Ph, H Ar); 8.83–8.92 (2H, м, H Ar); 9.29–9.41 (2H, м, H Ar); 13.30 (1H, с, NH). Спектр ЯМР ¹³С, δ, м. д.: 14.1 (СН₃СН=); 106.3 (СН=); 118.2, 125.1, 126.5 (С Ar); 127.2, 127.3, 128.0, 128.1, 128.8, 128.9, 129.3, 129.4 (С Ph); 129.5, 130.3 (С Ar); 132.4, 132.5 (С Ph); 133.0 (С Ar); 133.2 (С–NH); 133.3 (С Ph); 133.4, 133.7, 134.3, 136.2 (С Ar); 136.0 (С Ph); 138.2 (С–N); 138.8 (СН₃СН=); 165.7 (СО); 167.8 (С=N); 174.4 (СОРh); 182.6 (СО); 184.5 (СО). Найдено, %: С 70.76; H 3.96; N 7.68; S 5.87. С₃2H₂1N₃O₄S. Вычислено, %: С 70.70; H 3.89; N 7.73; S 5.90.

## СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- 1. J. Hartung, K. Rosenbaum, L. Beyer, V. J. Fernandes, J. Prakt. Chem., 333, 537 (1991).
- 2. R.-S. Zeng, J.-P. Zou, S.-J. Zhi, J. Chen, Q. Shen, Org. Lett., 5, 1657 (2003).
- 3. A. Manaka, T. Ishii, K. Takahashi, Tetrahedron Lett., 46, 419 (2005).
- 4. X. Wang, F. Wang, Z. Quan, Z. Zhang, M. Wang, Synth. Commun., 36, 2453 (2006).
- 5. S. Murru, C.B. Singh, V. Kalava, B. K. Patel, *Tetrahedron*, **64**, 1931 (2008).
- 6. M. Kodomari, M. Suzuki, K. Tanigawa, Tetrahedron Lett., 46, 5841 (2005).
- 7. A. A. Aly, E. K. Ahmed, K. M. El-Mokadam, J. Heterocycl. Chem., 44, 1431 (2007).
- 8. A. A. Aly, A. B. Brown, M. Ramadan, M. Abdel-Aziz, G. Abuo-Rahma, M. F. Radwan, A. M. Gamal-Eldeen, *J. Heterocycl. Chem.*, **47**, 503 (2010).
- G. Wu, X.-L. Qui, L. Zhou, J. Zhu, J. Lau, P.-L. Chen, W.-H. Lee, Cancer Res., 68, 8393 (2008).
- 10. M. Tomizawa, S. Kagabu, I. Ohno, K. A. Durkin, J. Med. Chem., 51, 4213 (2008).
- 11. N. Zhang, M. Tomizawa, J. E. Casida, J. Med. Chem., 45, 2832 (2002).
- 12. C. B. Singh, S. Murru, V. Kavala, B. K. Patel, Org. Lett., 8, 5397 (2006).
- 13. J. W. Lown, *Anthracycline and Anthracendione-Based Anticancer Agents*, Elsevier, Amsterdam, 1988.
- 14. L. Delmulle, K. Demeyer, *Anthraquinones in Plants: Source, Safety and Applications in Gastrointestinal Health*, Nottingham University Press, 2010.
- 15. В. Я. Файн, 9,10-Антрахиноны и их применение, Центр фотохимии РАН, Москва, 1999.
- 16. M. Stasevych, V. Zvarych, R. Musyanovych, M. Vovk, V. Novikov, in 5th *International Symposium "Methods and Application of Computational Chemistry MACC-5"*, Kharkov, Ukraine, 2013, p. 106.

## М. В. Стасевич<sup>1</sup>\*, В. И. Зварич<sup>1</sup>, О. В. Станько<sup>1</sup>, М. В. Вовк<sup>2</sup>, В. П. Новиков<sup>1</sup>

<sup>1</sup> Национальный университет "Львовская политехника", ул. С. Бандеры, 12, Львов 79013, Украина e-mail: vnovikov@polynet.lviv.ua

Поступило 7.11.2013

<sup>2</sup> Институт органической химии НАН Украины, ул. Мурманская, 5, Киев 02094, Украина e-mail: mvovk@ioch.kiev.ua

XΓC. – 2013. – №. 12. – C. 1976