

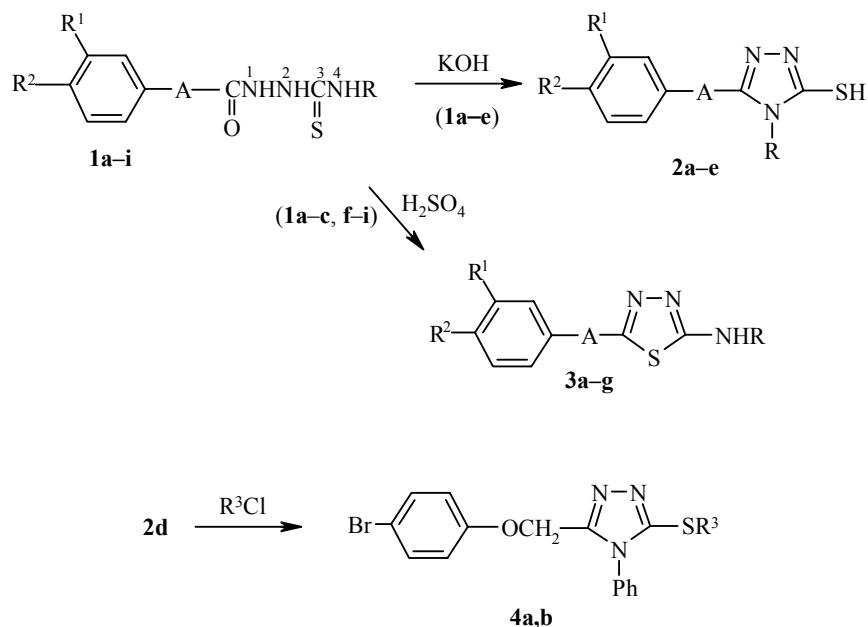
Т. Р. Овсепян, Э. Р. Диланян, А. П. Енгоян, Р. Г. Мелик-Оганджанян

СИНТЕЗ ЗАМЕЩЕННЫХ 1,2,4-ТРИАЗОЛОВ И 1,3,4-ТИАДИАЗОЛОВ

Циклизацией 4-замещенных 1-арилацетил- и 1-арилоксиацетилтиосемикарбазидов, а также калиевой соли (4-бромфенокси)ацетодитиокарбазиновой кислоты в присутствии оснований синтезированы новые 3-арилметил- и 3-арилоксиметил-5-меркапто-1,2,4-триазолы, а в присутствии конц. H_2SO_4 — новые 5-замещенные 2-арилметил- и 2-арилоксиметил-1,3,4-тиадиазолы.

Ключевые слова: тиадиазол, тиосемикарбазид, триазол, циклизация.

Некоторые замещенные 1,2,4-триазолы обладают противовоспалительными [1], сосудорасширяющими [2] и психотропными [3] свойствами, а производные 2-меркапто-5-амино-1,3,4-тиадиазолов являются активными противомикробными [4], гипогликемическими [5, 6] и противоопухолевыми [7] агентами. В поисках новых активных соединений, принадлежащих к указанным группам, в настоящей работе осуществлен синтез не описанных ранее производных 1,2,4-триазолов и 1,3,4-тиадиазолов, содержащих арилметильный или арилоксиметильный заместитель.

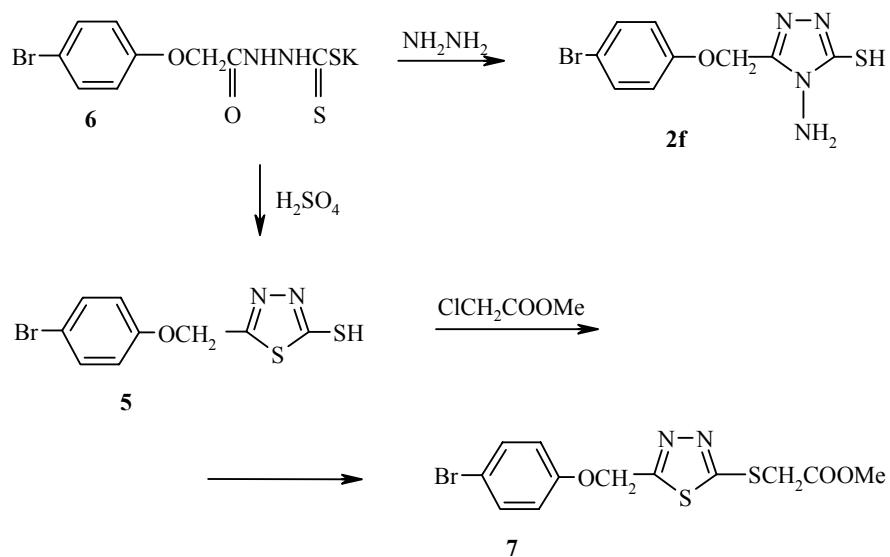


1a,b–3a,b $R^1 = Br$, $R^2 = MeO$, $A = CH_2$, **a** $R = Me$, **b** $R = Ph$; **1c–f**, **2c–e**, **3c,d** $R^1 = H$, $R^2 = Br$, $A = OCH_2$, **1c–3c** $R = PhCH_2$; **1d**, **2d** $R = Ph$, **1e**, **2e** $R = All$, **1f**, **3d** $R = PhCO$, **1g**, **3e** $R^1 = H$, $R^2 = MeO$, $A = CH_2$, $R = Me$; **1h,i**, **3f,g** $R^1 = Br$, $A = CH_2$, $R = Ph$, **1h**, **3f** $R^2 = i-Pr$, **1i**, **3g** $R^2 = Bu$; **4a** $R^3 = PhCH_2$, **4b** $R^3 = NH_2COCH_2$

Исходные 1,4-дизамещенные тиосемикарбазиды **1a–i** были получены нами взаимодействием гидразидов арилуксусной и арилоксиуксусной кислот с различными изотиоцианатами [8, 9]. Соединения **1a–e** циклизацией в щелочной среде (4.5% водный раствор KOH) с последующим подкислением реакционной смеси уксусной кислотой были превращены в 3,4-дизамещенные 5-меркапто-1,2,4-триазолы **2a–e**. Циклизация тиосемикарбазидов **1a–c,f–i** с дегидратацией в присутствии конц. H_2SO_4 привела к соответствующим 2,5-дизамещенным 1,3,4-тиадиазолам **3a–g**, представляющим собой белые кристаллические вещества, труднорастворимые в обычных органических растворителях.

Взаимодействием 5-меркаптотриазола **2d** с хлористым бензилом или хлорацетамидом в щелочной среде получены соответствующие S-замещенные триазолы **4a,b** с выходами, близкими к количественным.

Для синтеза 4-амино-3-(4-бромфеноксиметил)-5-меркапто-1,2,4-триазола (**2f**) и 2-(4-бромфеноксиметил)-5-меркапто-1,3,4-тиадиазола (**5**) была использована калиевая соль (4-бромфенокси)ацетодитиокарбазиновой кислоты (**6**). Циклизацией последней в гидразине получен триазол **2f**, а в конц. H_2SO_4 – 1,3,4-тиадиазол **5**.



Тиадиазол **5** обработкой метиловым эфиром хлоруксусной кислоты превращен в соответствующее S-замещенное производное **7**.

Состав и строение синтезированных соединений **1–5, 7** подтверждают результаты элементного анализа (табл. 1), данные спектров ЯМР ^1H (табл. 2) и масс-спектров.

Таблица 1

Характеристики синтезированных соединений

| Соединение | Брутто-формула | Найдено, % | | | | T. пл., °C | R_f^* | Выход, % |
|------------|--|----------------|--------------|----------------|----------------|------------|---------|----------|
| | | C | H | N | S | | | |
| 2a | C ₁₁ H ₁₂ BrN ₃ OS | 42.28 42.05 | 3.67 3.85 | 13.56 13.37 | 9.88 10.20 | 224–226 | 0.59 | 85.3 |
| 2b | C ₁₆ H ₁₄ BrN ₃ OS | 51.24 51.07 | 3.76 3.75 | 11.08 11.17 | 8.67 8.52 | 203–205 | 0.71 | 90.4 |
| 2c | C ₁₆ H ₁₄ BrN ₃ OS | 51.23 51.07 | 3.61 3.75 | 11.02 11.17 | 8.63 8.52 | 193–195 | 0.61 | 79.8 |
| 2d | C ₁₅ H ₁₂ BrN ₃ OS | 49.61 49.79 | 3.28 3.34 | 11.73 11.60 | 8.57 8.85 | 211–213 | 0.57 | 75.6 |
| 2e | C ₁₂ H ₁₂ BrN ₃ OS | 44.48 44.18 | 3.62 3.71 | 12.70 12.88 | 9.64 9.83 | 132–133 | 0.47 | 76.9 |
| 2f | C ₉ H ₉ BrN ₄ OS | 34.25 34.08 | 2.70 2.86 | 17.32 17.67 | 10.01 10.11 | 186–187 | 0.52 | 83.3 |
| 3a | C ₁₁ H ₁₂ BrN ₃ OS | 42.30 42.05 | 3.68 3.85 | 13.11 13.37 | 10.46 10.20 | 220–222 | 0.49 | 20.0 |
| 3b | C ₁₆ H ₁₄ BrN ₃ OS | 50.93 51.07 | 3.57 3.75 | 11.24 11.17 | 8.29 8.52 | 180–182 | 0.85 | 85.1 |
| 3c | C ₁₆ H ₁₄ BrN ₃ OS | 51.36 51.07 | 3.59 3.75 | 11.32 11.17 | 8.40 8.52 | 157–159 | 0.62 | 74.5 |
| 3d | C ₁₆ H ₁₂ BrN ₃ O ₂ S | 49.51 49.24 | 3.31 3.10 | 10.61 10.77 | 8.53 8.27 | 210–212 | 0.70 | 84.6 |
| 3e | C ₁₁ H ₁₃ N ₃ OS | 56.05 56.15 | 5.71 5.57 | 18.06 17.86 | 13.38 13.63 | 195–197 | 0.80 | 47.7 |
| 3f | C ₁₈ H ₁₈ BrN ₃ OS | 53.64 53.47 | 4.36 4.49 | 10.11 10.39 | 8.23 7.93 | 161–163 | 0.78 | 85.0 |
| 3g | C ₁₉ H ₂₀ BrN ₃ OS | 54.77 54.55 | 5.04 4.82 | 10.31 10.04 | 7.85 7.66 | 165–167 | 0.80 | 95.7 |
| 4a | C ₂₂ H ₁₈ BrN ₃ OS | 58.64 58.40 | 4.32 4.01 | 9.11 9.29 | 7.25 7.09 | 109–110 | 0.57 | 97.3 |
| 4b | C ₁₇ H ₁₅ BrN ₄ O ₂ S | 48.49 48.70 | 3.72 3.61 | 13.61 13.36 | 7.32 7.65 | 146–147 | 0.60 | 96.2 |
| 5 | C ₉ H ₇ BrN ₂ OS ₂ | 35.41 35.65 | 2.47 2.33 | 9.51 9.24 | 21.32 21.15 | 139–140 | 0.63 | 86.1 |
| 7 | C ₁₂ H ₁₁ BrN ₂ O ₃ S ₂ | 38.22 38.41 | 2.71 2.95 | 7.19 7.47 | 17.43 17.09 | 111–113 | 0.47 | 76.3 |

* Системы растворителей: метанол–эфир, 1:1 (соединения **2a,b**); диоксан–бензол, 1:2 (соединения **2c–f, 3c,d, 4a,b, 5** и **7**); ацетон–бензол, 1:1 (соединения **3a,b,e–g**).

Таблица 2

Спектры ЯМР ^1H синтезированных соединений

| Соединение | Химические сдвиги, δ , м. д. (КССВ, J , Гц)* |
|------------|--|
| 2a | 3.37 (3H, с, NCH ₃); 3.88 (3H, с, OCH ₃); 4.03 (2H, с, CH ₂); 6.92–7.50 (3H, м, C ₆ H ₃); 13.4 (1H, уш.с, SH) |
| 2b | 3.77 (2H, с, CH ₂); 3.85 (3H, с, OCH ₃); 6.80–7.55 (8H, м, C ₆ H ₃ , C ₆ H ₅); 13.6 (1H, уш. с, SH) |
| 2c | 4.85 (2H, с, CH ₂); 5.25 (2H, с, OCH ₂); 6.62–7.42 (9H, м, C ₆ H ₄ , C ₆ H ₅); 13.82 (1H, уш. с, SH) |
| 2d | 4.82 (2H, с, OCH ₂); 6.65–7.59 (9H, м, C ₆ H ₄ , C ₆ H ₅); 13.82 (1H, уш. с, SH) |
| 2e | 4.70 (2H, д, $J = 6.5$, N-CH ₂); 5.08 (2H, с, OCH ₂); 5.09–5.20 (2H, м, CH=CH ₂); 5.90 (1H, м, CH=CH ₂); 6.90–7.42 (4H, м, C ₆ H ₄); 13.72 (1H, уш. с, SH) |
| 3a | 3.35 (3H, с, N-CH ₃); 3.82 (3H, с, OCH ₃); 4.15 (2H, с, CH ₂); 6.82–7.35 (3H, м, C ₆ H ₃); 10.10 (1H, уш. с, NH) |
| 3b | 3.86 (3H, с, OCH ₃); 4.17 (2H, с, CH ₂); 6.88–7.58 (8H, м, C ₆ H ₃ , C ₆ H ₅); 10.00 (1H, уш. с, NH) |
| 3d | 5.43 (2H, с, OCH ₂); 6.90–8.20 (9H, м, C ₆ H ₄ , C ₆ H ₅); 12.90 (1H, уш. с, NH) |
| 4a | 4.40 (2H, с, SCH ₂); 5.04 (2H, с, OCH ₂); 6.81–7.57 (14H, м, C ₆ H ₄ , 2C ₆ H ₅) |
| 4b | 3.87 (2H, с, SCH ₂); 5.03 (2H, с, OCH ₂); 6.78–7.60 (9H, м, C ₆ H ₄ , C ₆ H ₅); 6.96 и 7.50 (2H, два уш. с, NH ₂) |
| 5 | 5.50 (2H, с, OCH ₂); 6.85–7.42 (4H, м, C ₆ H ₄); 14.40 (1H, уш. с, SH) |
| 7 | 3.69 (3H, с, OCH ₃); 4.13 (2H, с, SCH ₂); 5.40 (2H, с, OCH ₂); 6.90–7.40 (4H, м, C ₆ H ₄) |

* Спектры снимали в DMSO-d₆ (**2–5**) и CD₃OD (**7**).

ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

Спектры ЯМР ^1H сняты на приборе Mercury-300 (300 МГц), масс-спектры – на спектрометре MX-1320 с системой прямого ввода образца в источник ионов. ТСХ проведена на пластинках Silufol UV-254, проявление парами иода.

3-(3-Бром-4-метоксибензил)-4-R-5-меркапто-1,2,4-триазолы (2a,b**) и 3-(4-бромфеноксиметил)-4-R-5-меркапто-1,2,4-триазолы (**2c–e**) (общая методика).** К 25 ммоль тиосемикарбазида **1a–e** приливают раствор 40 ммоль KOH в 30 мл воды и смесь кипятят в течение 2 ч. Охлажденный раствор подкисляют ледяной уксусной кислотой, выпавший осадок продукта **2a–e** отфильтровывают и перекристаллизовывают из метанола. Масс-спектр соединения **2b**, m/z ($I_{\text{отн.}}$, %): 375/377 [M]⁺ (96/100), 360/362 (29/29), 199/201 (14/15), 77 (50).

2-(3-R¹-4-R²-Фенилметил)-5-NHR-1,3,4-тиадиазолы (3a,b,e–g**) и 2-(3-R¹-4-R²-феноксиметил)-5-NHR-1,3,4-тиадиазолы (**3c,d**) (общая методика).** Растворяют порциями 25 ммоль тиосемикарбазида **1a–c,f–i** в 35 мл конц. H₂SO₄ ($d = 1.836$). Раствор приливают к 250 мл ледяной воды. Выпавшие белые кристаллы продукта **3a–g** отфильтровывают, промывают на фильтре до нейтральной реакции промывных вод и перекристаллизовывают из этанола. Масс-спектр соединения **3b**, m/z ($I_{\text{отн.}}$, %): 375/377 [M]⁺ (72/68), 257/259 (24/27), 199/201 (40/32), 77 (86).

5-Бензилтио- и 5-ацетамидотио-3-(4-бромфеноксиметил)-4-фенил-1,2,4-триазол (4a и 4b) (общая методика). При 40 °C растворяют 5 ммоль триазола **2d** в 15 мл раствора 5 ммоль KOH в метаноле. К полученному раствору добавляют 5 ммоль хлористого бензила или хлорацетамида и смесь кипятят 1 ч. После охлаждения выпавший осадок продукта **4a,b** отфильтровывают и перекристаллизовывают из метанола.

4-Амино-3-(4-бромфеноксиметил)-5-меркапто-1,2,4-триазол (2f). Смесь 10 ммоль соли **6**, 20 ммоль 95% гидразина и 1 мл воды кипятят при перемешивании до выделения сероводорода. Затем к реакционной массе добавляют 50 мл ледяной воды и смесь подкисляют конц. HCl. Выпавший осадок продукта **2f** отфильтровывают, промывают на фильтре водой, сушат и перекристаллизовывают из этанола. Масс-спектр, m/z ($I_{\text{отн.}}$, %): 300/302 [M]⁺ (40/32), 172/174 (100/94), 129 (87), 75 (23).

2-(4-Бромфеноксиметил)-5-меркапто-1,3,4-тиадиазол (5). К 7 мл H₂SO₄ ($d = 1.836$) при 0 °C и перемешивании добавляют небольшими порциями 5 ммоль соли **6**. После полного растворения соли перемешивание продолжают еще 15 мин и раствор выливают на 100 г льда. Выпавшие кристаллы продукта **5** отфильтровывают, промывают водой, сушат и перекристаллизовывают из этанола.

2-(4-Бромфеноксиметил)-5-метоксикарбонилметилтио-1,3,4-тиадиазол (7). Получают из 5 ммоль тиадиазола **5** и 5 ммоль метилхлорацетата по методике синтеза продуктов **4a,b** (см. выше).

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. M. Tandon, J. P. Bartwal, T. N. Bhalla, K. P. Bhargava, *Indian J. Chem.*, **20B**, 1017 (1981); *Chem. Abstr.*, **96**, 162602 (1982).
2. E. Tenor, R. Ludwig, *Pharmazie*, No. 9, 534 (1971).
3. L. Baiocchi, A. Chiari, A. Frigerio, P. Ridolfi, *Arzneim.-Forsch.*, No. 3, 400 (1973).
4. М. Д. Машковский, *Лекарственные средства*, Медицина, Москва, 1986, **2**, 280.
5. B. Hökfelt, A. Jöhnsson, *J. Med. Chem.*, **5**, 247 (1962).
6. А. Х. Аветисян, Т. Р. Овсепян, Н. О. Степанян, Л. Г. Сапонджян, *Хим.-фарм. журн.*, № 6, 69 (1981).
7. R. P. Rao, J. Singh, N. Vijnana, *Parishad Anusandhan Patrika*, **16**, 73 (1973); *Chem. Abstr.*, 79, 105151 (1973).
8. Т. Р. Овсепян, Э. Р. Дилиян, Н. О. Степанян, Ж. М. Бунатян, *Арм. хим. журн.*, **37**, 248 (1986).
9. Т. Р. Овсепян, Дж. М. Терджянян, Ф. Г. Арсенян, Г. М. Степанян, Б. Т. Гариджянян, в кн. *Химиотерапия опухолей в СССР*, ОНЦ, Москва, 1987, **47**, 46.

Институт тонкой органической химии
НАН Республики Армения, Ереван 375014
e-mail: melik@cornet.am

Поступило в редакцию 22.10.2002
После доработки 01.03.2004