

В. В. Довлатян, К. А. Элиазян, В. А. Пивазян, А. П. Енгоян

**СИНТЕЗЫ НА ОСНОВЕ ГИДРАЗИДА И АЗИДА  
3,4-ДИМЕТИЛ-2-ТИОКСОТИАЗОЛИН-5-КАРБОНОВОЙ  
КИСЛОТЫ**

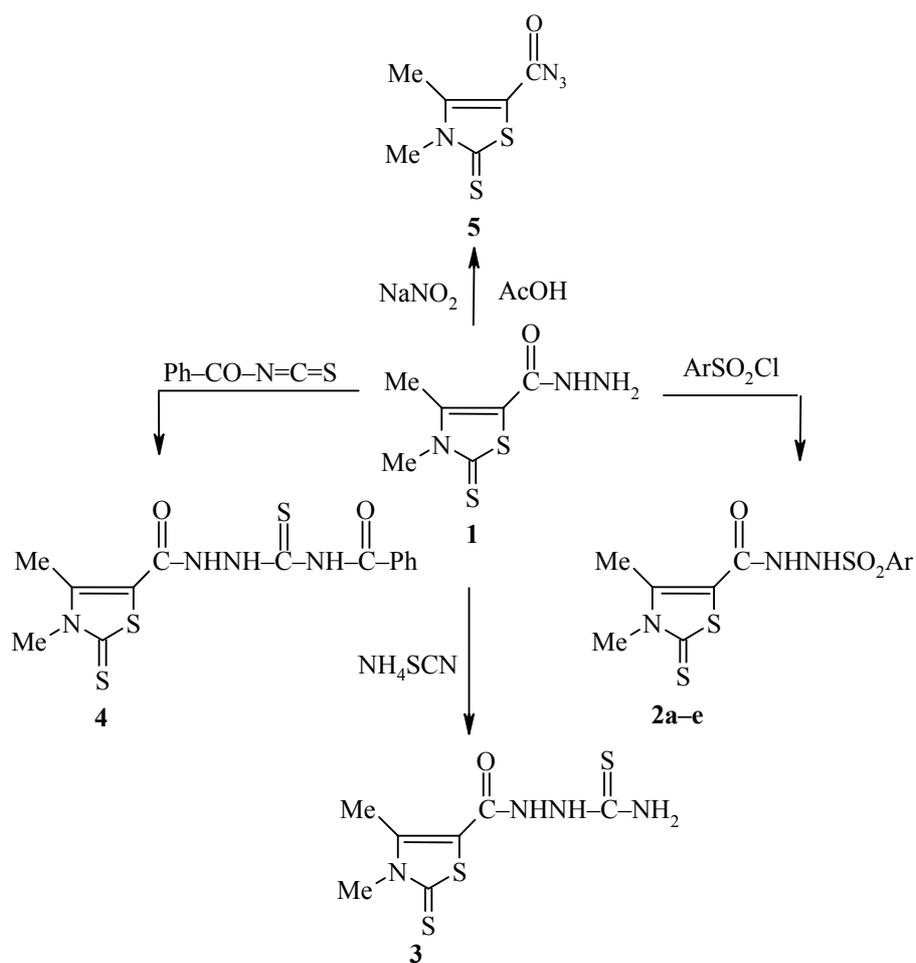
Из гидразида 3,4-диметил-2-тиоксотиазолин-5-карбоновой кислоты с  $\text{NH}_4\text{SCN}$  и  $\text{PhCONCS}$  получены соответствующие тиосемикарбазиды, с арилсульфохлоридами – арилсульфонилгидразиды, а в условиях диазотирования – соответствующий азид. Изучено взаимодействие последнего с различными нуклеофилами, в результате чего синтезирован ряд новых производных карбаминовой кислоты, мочевины, семикарбазиды, содержащих тиазолиновый фрагмент.

**Ключевые слова:** арилсульфогидразид, гидразид, карбаминовая кислота, семикарбазид, тиазолиноцианат, тиосемикарбазид.

В продолжение поиска новых биологически активных веществ в ряду соединений, синтезированных на основе ранее описанного гидразида 3,4-диметил-2-тиоксотиазолин-5-карбоновой кислоты (**1**) [1], в настоящей статье описано получение его арилсульфонил- и тиокарбамоилпроизводных **2a–e** и **3, 4**, соответственно, а также продукта его диазотирования – азиды **5**. Соединения **2a–e** родственны по строению известным сульфониламидам [2] или производным тиомочевины [3] и поэтому представляют определенный интерес в качестве потенциальных лекарственных средств и пестицидов. Азид **5**, будучи донором тиазолиноцианата в условиях реакции Курциуса, может служить ценным исходным соединением для разработки новых направлений функционализации тиазолиновой системы, что продемонстрировано в работе на ряде примеров.

Из гидразида **1** под действием арилсульфохлоридов в среде пиридина при 20 °С с высокими выходами (80–90%) получены арилсульфонилгидразиды **2a–e**, а при кипячении с роданистым аммонием в этаноле или с бензоилизотиоцианатом в диоксане – тиосемикарбазид **3** (выход 61%) и бензоилтиосемикарбазид **4** (выход 78%) соответственно (см. схему 1).

В литературе описана лишь одна неудачная попытка осуществления превращения гидразидов тиазолкарбоновой кислоты в соответствующие азиды. Так, в работе [3] показано, что гидразиды 2-замещенных 5-фенилтиазолкарбоновых кислот в избытке уксусной кислоты под действием  $\text{NaNO}_2$  подвергаются более глубоким превращениям и вместо ожидаемых азидов, в конечном счете, образуют  $\text{N,N}'$ -бис(2-замещенные-5-фенил)-тиазолилмочевины.



**2 a** Ar = Ph, **b** Ar = C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>Me-4, **c** Ar = C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>Cl-2, **d** Ar = C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>Me<sub>2</sub>-2,3,  
**e** Ar = C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>NHCOMe-4

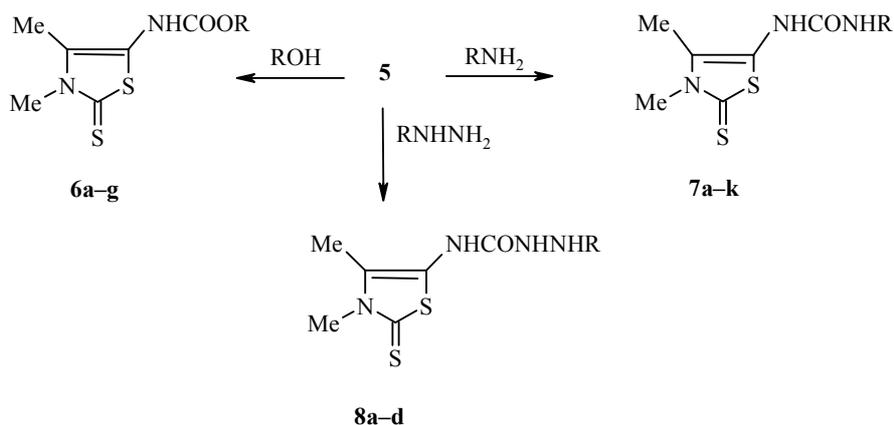
Вопреки этим данным, нами в настоящей работе показано, что гидразид **1** в водной среде при взаимодействии с эквимольным количеством HNO<sub>2</sub> гладко с выходом 91% образует азид **5**, для которого изучены реакции с различными нуклеофилами. Установлено, что при 100–120 °С в абсолютном толуоле указанный азид в результате перегруппировки Курциуса превращается в соответствующий изоцианат, который со спиртами, аминами и гидразидами образует новые производные карбаминовой кислоты **6a–g**, мочевины **7a–k** и семикарбазида **8a–d**, содержащие тиазолиновый фрагмент.

Состав и строение синтезированных соединений подтверждены данными элементного анализа и спектров ЯМР <sup>1</sup>H (табл. 1 и 2). Строение азида **5** согласуется также с данными ИК спектра (табл. 1).

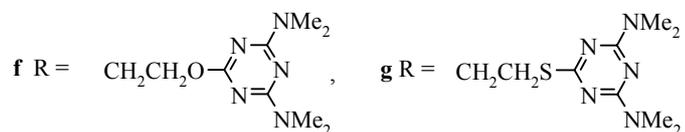
## Характеристики соединений 2–5

Со- еди- нение	Брутто- формула	Найдено, % Вычислено, %		Т. пл., ° С	Спектр ЯМР <sup>1</sup> Н, δ, м. д.	Вы- ход, %
		N	S			
<b>2a</b>	C <sub>12</sub> H <sub>13</sub> N <sub>3</sub> O <sub>3</sub> S <sub>3</sub>	<u>12.49</u> 12.25	<u>28.25</u> 27.99	208–210	2.67 (3H, c, 4-CH <sub>3</sub> ); 3.62 (3H, c, 3-CH <sub>3</sub> ); 7.25–7.85 (5H, м, C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> ); 9.60 (1H, уш. с, NH); 10.42 (1H, уш. с, NH)	90
<b>2b</b>	C <sub>13</sub> H <sub>15</sub> N <sub>3</sub> O <sub>3</sub> S <sub>3</sub>	<u>11.54</u> 11.76	<u>26.62</u> 26.89	212–214	2.38 (3H, c, <u>CH</u> <sub>3</sub> -C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> ); 2.65 (3H, c, 4-CH <sub>3</sub> ); 3.62 (3H, c, 3-CH <sub>3</sub> ); 7.20–7.72 (4H, м, C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> ); 9.45 (1H, уш. с, NH); 10.28 (1H, уш. с, NH)	82
<b>2c</b>	C <sub>12</sub> H <sub>12</sub> ClN <sub>3</sub> O <sub>3</sub> S <sub>3</sub>	<u>11.47</u> 11.13	<u>25.71</u> 25.43	190–191	2.65 (3H, c, 4-CH <sub>3</sub> ); 3.63 (3H, c, 3-CH <sub>3</sub> ); 7.27–7.70 (4H, м, C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> ); 9.55 (1H, уш. с, NH); 10.35 (1H, уш. с, NH)	80
<b>2d</b>	C <sub>14</sub> H <sub>17</sub> N <sub>3</sub> O <sub>3</sub> S <sub>3</sub>	<u>11.00</u> 11.32	<u>26.22</u> 25.88	200–202	2.36 (3H, c, <u>CH</u> <sub>3</sub> C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> ); 2.40 (3H, c, <u>CH</u> <sub>3</sub> C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> ); 2.65 (3H, c, 4-CH <sub>3</sub> ); 3.60 (3H, c, 3-CH <sub>3</sub> ); 7.15–7.67 (3H, м, C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> ); 9.55 (1H, уш. с, NH); 10.30 (1H, уш. с, NH)	82
<b>2e</b>	C <sub>14</sub> H <sub>16</sub> N <sub>4</sub> O <sub>4</sub> S <sub>3</sub>	<u>14.29</u> 14.00	<u>23.75</u> 24.00	235–237	2.12 (3H, c, COCH <sub>3</sub> ); 2.66 (3H, c, 4-CH <sub>3</sub> ); 3.62 (3H, c, 3-CH <sub>3</sub> ); 7.25–7.80 (4H, м, C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> ); 9.60 (1H, уш. с, NH); 10.70 (1H, уш. с, NH); 11.45 (1H, уш. с, NH)	87
<b>3</b>	C <sub>7</sub> H <sub>10</sub> N <sub>4</sub> OS <sub>3</sub>	<u>21.61</u> 21.37	<u>37.00</u> 36.64	218–219	2.62 (3H, c, 4-CH <sub>3</sub> ); 3.65 (3H, c, 3-CH <sub>3</sub> ); 7.40 (2H, уш. с, NH <sub>2</sub> ); 9.23 (1H, уш. с, NH); 9.85 (1H, уш. с, NH)	61
<b>4</b>	C <sub>14</sub> H <sub>14</sub> N <sub>4</sub> O <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	<u>15.51</u> 15.30	<u>25.82</u> 26.23	232–233	2.70 (3H, c, 4-CH <sub>3</sub> ); 3.70 (3H, c, 3-CH <sub>3</sub> ); 7.45–8.10 (5H, м, C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> ); 10.50 (1H, о. ш. с, NH); 11.50 (1H, о. ш. с, NH); 12.60 (1H, о. ш. с, NH)	78
<b>5*</b>	C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> N <sub>4</sub> OS <sub>2</sub>	<u>26.42</u> 26.17	<u>29.57</u> 29.91	109–110		91

\* ИК спектр, ν, см<sup>-1</sup>: 2140 (N<sub>3</sub>), 1660 (C = C), 1550 (C = S).

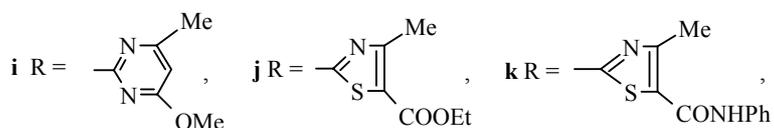


**6 a** R = Et; **b** R = Pr-*i*; **c** R = Ph; **d** R = (CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>Cl; **e** R = (CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>NMe<sub>2</sub>;



**7 a** R = Bu-*t*; **b** R = Ph; **c** R = C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>Cl-2; **d** R = C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>Cl-4; **e** R = C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>Cl<sub>2</sub>-2,4;

**f** R = (CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>OPh; **g** R = (CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>OC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>Me-4; **h** R = (CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>OC<sub>6</sub>H<sub>3</sub>Cl<sub>2</sub>-2,4;



**8 a** R = SO<sub>2</sub>Ph; **b** R = SO<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>Me-4; **c** R = SO<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>NHAc-4; **d** R = Ac

## ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

Спектры ЯМР <sup>1</sup>H снимали на приборе Mercury-300 (300 МГц) в ДМСО-*d*<sub>6</sub>, внутренний стандарт ТМС. ИК спектр зарегистрировали на приборе UR-20 (паста в вазелиновом масле). Контроль за ходом реакции и индивидуальностью полученных веществ осуществляли методом ТСХ на пластинках Silufol UV-254, элюент ацетон–гексан, 2:1.

**Арилсульфонилгидразиды 3,4-диметил-2-тиоксо-1,2,4-тиазолин-5-карбоновой кислоты 2a–e.** К раствору 10 ммоль арилсульфохлорида в 5 мл пиридина при 0 °С и перемешивании порциями добавляют 2.03 г (10 ммоль) гидразида **1**. Смесь выдерживают 2 сут при 20–25 °С, затем добавляют 20 мл ледяной воды, выделившиеся кристаллы соединения **2a–e** отфильтровывают и перекристаллизовывают из 25% EtOH.

**Тиосемикарбазид 3,4-диметил-2-тиоксо-1,2,4-тиазолин-5-карбоновой кислоты (3).** Смесь 2.03 г (10 ммоль) гидразида **1**, 1.25 г (15 ммоль) NH<sub>4</sub>SCN и 1.2 мл (15 ммоль) 36% HCl в 10 мл EtOH кипятят 1 ч. Затем отгоняют EtOH, остаток обрабатывают 10 мл H<sub>2</sub>O, выпавшие кристаллы отфильтровывают. Получают 1.6 г соединения **3**.

**Бензоилтиосемикарбазид 3,4-диметил-2-тиоксо-1,2,4-тиазолин-5-карбоновой кислоты (4).** К раствору 0.84 г (11 ммоль) NH<sub>4</sub>SCN в 10 мл сухого диоксана порциями добавляют 1.4 г (10 ммоль) PhCOCl. Полученную смесь кипятят 15 мин и затем добавляют к

ней

## Характеристики соединений 6–8

Со- еди- нение	Брутто- формула	Найдено, % Вычислено, %		Т. пл., °С	Спектр ЯМР <sup>1</sup> H, δ, м. д. (КССВ, J, Гц)	Вы- ход, %
		N	S			
<b>6a</b>	C <sub>8</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	<u>12.34</u> 12.07	<u>27.09</u> 27.59	115–117	1.30 (3H, т, J = 6.0, CH <sub>3</sub> ); 2.20 (3H, с, 4-CH <sub>3</sub> ); 3.60 (3H, с, 3-CH <sub>3</sub> ); 4.15 (2H, к, J = 6.0, CH <sub>2</sub> ); 9.62 (1H, уш. с, NH)	73
<b>6b</b>	C <sub>9</sub> H <sub>14</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	<u>11.71</u> 11.38	<u>26.41</u> 26.02	133–135	1.30 (6H, к, J = 6.2, 2-CH <sub>3</sub> ); 2.20 (3H, с, 4-CH <sub>3</sub> ); 3.58 (3H, с, 4-CH <sub>3</sub> ); 3.58 (3H, с, 3-CH <sub>3</sub> ); 4.90 (1H, м, J = 6.2, CH); 9.50 (1H, уш. с, NH)	65
<b>6c</b>	C <sub>12</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	<u>9.81</u> 10.00	<u>22.54</u> 22.86	136–138	2.27 (3H, с, 4-CH <sub>3</sub> ); 3.62 (3H, с, 3-CH <sub>3</sub> ); 7.10–7.42 (5H, м, C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> ); 10.18 (1H, уш. с, NH)	71
<b>6d</b>	C <sub>8</sub> H <sub>11</sub> ClN <sub>2</sub> O <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	<u>10.77</u> 10.51	<u>23.76</u> 24.02	156–158	2.21 (3H, с, 4-CH <sub>3</sub> ); 3.60 (3H, с, 3-CH <sub>3</sub> ); 3.77 (2H, т, J = 5.5, CH <sub>2</sub> Cl); 4.36 (2H, т, J = 5.5, OCH <sub>2</sub> ); 9.82 (1H, уш. с, NH)	85
<b>6e</b>	C <sub>10</sub> H <sub>17</sub> N <sub>3</sub> O <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	<u>15.54</u> 15.27	<u>22.90</u> 23.27	110–111	2.20 (3H, с, 4-CH <sub>3</sub> ); 2.23 (6H, с, N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ); 2.55 (2H, т, J = 5.5, NCH <sub>2</sub> ); 3.58 (3H, с, 4-CH <sub>3</sub> ); 4.18 (2H, т, J = 5.5, OCH <sub>2</sub> ); 9.62 (1H, уш. с, NH)	92
<b>6f</b>	C <sub>15</sub> H <sub>23</sub> N <sub>7</sub> O <sub>3</sub> S <sub>2</sub>	<u>24.09</u> 23.73	<u>15.83</u> 15.50	180–182	2.20 (3H, с, 4-CH <sub>3</sub> ); 3.10 (12H, с, N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ); 3.62 (3H, с, 3-CH <sub>3</sub> ); 4.38–4.50 (4H, м, OCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> O); 9.90 (1H, уш. с, NH)	83
<b>6g</b>	C <sub>15</sub> H <sub>23</sub> N <sub>7</sub> O <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	<u>22.63</u> 22.84	<u>22.71</u> 22.38	139–140	2.20 (3H, с, 4-CH <sub>3</sub> ); 3.12 (12H, с, N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ); 3.28 (2H, т, J = 5.8, SCH <sub>2</sub> ); 3.60 (3H, с, 3-CH <sub>3</sub> ); 4.35 (2H, т, J = 5.8, OCH <sub>2</sub> ); 9.68 (1H, уш. с, NH)	90
<b>7a</b>	C <sub>10</sub> H <sub>17</sub> N <sub>3</sub> OS <sub>2</sub>	<u>16.41</u> 16.22	<u>25.02</u> 24.71	215–218	1.30 (9H, с, 3-CH <sub>3</sub> ); 2.20 (3H, с, 4-CH <sub>3</sub> ); 3.58 (3H, с, 3-CH <sub>3</sub> ); 6.0 (1H, уш. с, NH); 8.40 (1H, уш. с, NH)	86
<b>7b</b>	C <sub>12</sub> H <sub>13</sub> N <sub>3</sub> OS <sub>2</sub>	<u>15.30</u> 15.05	<u>22.58</u> 22.94	226–228 (гексан– PhH, 1:1)	2.25 (3H, с, 4-CH <sub>3</sub> ); 3.60 (3H, с, 3-CH <sub>3</sub> ); 6.90–7.45 (5H, м, C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> ); 8.80 (1H, уш. с, NH); 9.06 (1H, уш. с, NH)	94
<b>7c</b>	C <sub>12</sub> H <sub>12</sub> ClN <sub>3</sub> OS <sub>2</sub>	<u>13.59</u> 13.40	<u>20.75</u> 20.42	275–276 (EtOH)	2.22 (3H, с, 4-CH <sub>3</sub> ); 3.58 (3H, с, 3-CH <sub>3</sub> ); 7.03–7.50 (4H, м, H <sub>Ar</sub> ); 8.75 (1H, уш. с, NH); 9.25 (1H, уш. с, NH)	95

<b>7d</b>	C <sub>12</sub> H <sub>12</sub> ClN <sub>3</sub> OS <sub>2</sub>	<u>13.47</u> 13.40	<u>20.06</u> 20.42	234–236 (EtOH)	2.20 (3H, c, 4-CH <sub>3</sub> ); 3.60 (3H, c, 3-CH <sub>3</sub> ); 7.00–7.48 (4H, м, H <sub>Ar</sub> ); 8.72 (1H, уш. с, NH); 9.15 (1H, уш. с, NH)	92
<b>7e</b>	C <sub>12</sub> H <sub>11</sub> Cl <sub>2</sub> N <sub>3</sub> OS <sub>2</sub>	<u>11.84</u> 12.07	<u>18.82</u> 18.39	249–250 (PhMe)	2.20 (3H, c, 4-CH <sub>3</sub> ); 3.62 (3H, c, 3-CH <sub>3</sub> ); 7.15–7.55 (4H, м, H <sub>Ar</sub> ); 8.90 (1H, уш. с, NH); 9.18 (1H, уш. с, NH)	91
<b>7f</b>	C <sub>14</sub> H <sub>17</sub> N <sub>3</sub> O <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	<u>12.75</u> 13.00	<u>20.22</u> 19.81	137–138 (PhH)	2.20 (3H, c, 4-CH <sub>3</sub> ); 3.52 (2H, м, NCH <sub>2</sub> ); 3.60 (3H, c, 3-CH <sub>3</sub> ); 4.12 (2H, т, <i>J</i> = 5.6, OCH <sub>2</sub> ); 6.50 (1H, т, <i>J</i> = 5.4, NH); 6.90–7.25 (5H, м, C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> ); 8.80 (1H, уш. с, NH)	93
<b>7g</b>	C <sub>15</sub> H <sub>19</sub> N <sub>3</sub> O <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	<u>12.69</u> 12.46	<u>18.59</u> 18.99	189–190 (70% EtOH)	2.12 (3H c, CH <sub>3</sub> -Ar); 3.55 (2H, м, NCH <sub>2</sub> ); 3.60 (3H, c, 3-CH <sub>3</sub> ); 4.10 (2H, т, <i>J</i> = 5.6, OCH <sub>2</sub> ); 6.60 (1H, т, <i>J</i> = 5.4, NH); 6.85–7.22 (4H, м, H <sub>Ar</sub> ); 8.92 (1H, уш. с, NH)	85
<b>7h</b>	C <sub>14</sub> H <sub>15</sub> Cl <sub>2</sub> N <sub>3</sub> O <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	<u>11.05</u> 10.71	<u>16.71</u> 16.33	195–197 (PhH)	2.20 (3H, c, 4-CH <sub>3</sub> ); 3.55 (2H, м, NCH <sub>2</sub> ); 3.58 (3H, c, 3-CH <sub>3</sub> ); 4.10 (2H, т, <i>J</i> = 5.5, OCH <sub>2</sub> ); 6.42 (1H, т, <i>J</i> = 5.4, NH); 7.10–7.35 (3H, м, H <sub>Ar</sub> ); 8.75 (1H, уш. с, NH)	66
<b>7i</b>	C <sub>12</sub> H <sub>15</sub> N <sub>5</sub> O <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	<u>21.76</u> 21.54	<u>19.28</u> 19.69	246–247	2.21 (3H, c, 4-CH <sub>3</sub> ); 2.48 (3H, c, CH <sub>3</sub> -Ar); 3.60 (3H, c, 3-CH <sub>3</sub> ); 3.72 (3H, c, OCH <sub>3</sub> ); 6.95 (1H, c, H <sub>Het</sub> ); 9.15 (1H, уш. с, NH); 10.25 (1H, уш. с, NH)	96
<b>7j</b>	C <sub>13</sub> H <sub>16</sub> N <sub>4</sub> O <sub>3</sub> S <sub>3</sub>	<u>14.83</u> 15.05	<u>26.26</u> 25.81	266–267 (Me <sub>2</sub> CO)	1.35 (3H, т, <i>J</i> = 6.2, CH <sub>3</sub> ); 2.23 (3H, c, 4-CH <sub>3</sub> ); 2.53 (3H, c, 4-CH <sub>3</sub> ); 3.60 (3H, c, 3-CH <sub>3</sub> ); 4.23 (2H, к, <i>J</i> = 6.2, CH <sub>2</sub> ); 9.28 (1H, уш. с, NH); 10.50 (1H, ш. с, NH)	90
<b>7k</b>	C <sub>17</sub> H <sub>17</sub> N <sub>5</sub> O <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	<u>16.39</u> 16.71	<u>23.48</u> 22.91	265–266 кипяч. (EtOH)	2.25 (3H, c, 4-CH <sub>3</sub> ); 2.55 (3H, c, 4-CH <sub>3</sub> ); 6.95–7.72 (5H, м, C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> ); 9.22 (1H, уш. с, NH); 9.58 (1H, c, NH); 10.72 (1H, ш. с, NH)	85
<b>8a</b>	C <sub>12</sub> H <sub>14</sub> N <sub>4</sub> O <sub>3</sub> S <sub>3</sub>	<u>15.29</u> 15.64	<u>27.17</u> 26.82	210–211	2.42 (3H, c, 4-CH <sub>3</sub> ); 3.60 (3H, c, 3-CH <sub>3</sub> ); 7.45–7.90 (5H, м, C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> ); 9.70 (1H, уш. с, NH); 10.42 (1H, уш. с, NH)	97
<b>8b</b>	C <sub>13</sub> H <sub>16</sub> N <sub>4</sub> O <sub>3</sub> S <sub>3</sub>	<u>14.76</u> 15.05	<u>26.11</u> 25.81	184–185	2.10 (3H, c, CH <sub>3</sub> -Ar); 2.45 (3H, c, 4-CH <sub>3</sub> ); 3.60 (3H, c, 3-CH <sub>3</sub> ); 7.25–7.77 (4H, м, Ar); 8.50 (1H, c, NH); 8.62 (1H, уш. с, NH); 9.40 (1H, c, NH)	96
<b>8c</b>	C <sub>14</sub> H <sub>17</sub> N <sub>5</sub> O <sub>4</sub> S <sub>3</sub>	<u>17.12</u> 16.87	<u>22.85</u> 23.13	178–180	2.05 (3H, c, COCH <sub>3</sub> ); 2.45 (3H, c, 4-CH <sub>3</sub> ); 3.58 (3H, c, 3-CH <sub>3</sub> ); 7.60–8.00 (4H, м, Ar); 8.20 (1H, уш. с, NH); 8.55 (1H, c, NH); 8.70 (1H, уш. с, NH); 9.35 (1H, ш. с, NH)	90
<b>8d</b>	C <sub>8</sub> H <sub>12</sub> N <sub>4</sub> O <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	<u>21.86</u> 21.54	<u>25.00</u> 24.62	218–220	2.02 (3H, c, COCH <sub>3</sub> ); 2.45 (3H, c, 4-CH <sub>3</sub> ); 3.60 (3H, c, 3-CH <sub>3</sub> ); 8.30 (1H, уш. с, NH); 8.62 (1H, уш. с, NH); 8.75 (1H, ш. с, NH)	96

небольшими порциями 2.03 г (10 ммоль) гидразида **1** с такой скоростью, чтобы продолжалось спокойное кипение. После охлаждения реакционной массы к ней приливают 20 мл воды и отфильтровывают осадок. Получают 2.88 г соединения **4**.

**Азид 3,4-диметил-2-тиоксотиазолин-5-карбоновой кислоты (5)**. К суспензии 2.03 г (10 ммоль) гидразида **1** в 30 мл воды прибавляют 1.75 г (25 ммоль)  $\text{NaNO}_2$  и затем при 0 °С медленно порциями добавляют 1.50 г (25 ммоль)  $\text{AcOH}$ . Смесь перемешивают при 20–25 °С в течение 3 ч. Осадок отфильтровывают, промывают на фильтре 30 мл  $\text{H}_2\text{O}$ , сушат на воздухе и получают 1.95 г азида **5**.

**Эфиры 3,4-диметил-2-тиоксотиазолин-5-карбаминовой кислоты 6a–g, N-алкил-(арил, гетерил)-N'-(3,4-диметил-2-тиоксотиазолинил-5)мочевины 7a–k, 1-(3,4-диметил-2-тиоксотиазолинил-5)-4-ацетил(арилсульфонил)семикарбазиды 8a–d**. Суспензию 2.14 г (10 ммоль) азида **5** и 10 ммоль нуклеофила (спирта, амина или замещенного гидразида) в 10 мл абсолютного толуола (в случае алифатических спиртов последние являются растворителями) выдерживают в присутствии каталитических количеств пиридина при 100–120 °С в течение 2 ч. После охлаждения реакционной массы осадок продукта отфильтровывают и промывают петролейным эфиром. Большинство продуктов **7** дополнительно очищают перекристаллизацией (растворитель указан в табл. 2).

## СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. В. В. Довлатян, К. А. Элиазян, В. А. Пивазян, А. П. Енгоян, *ХГС*, 1409 (2003).
2. М. Д. Машковский, *Лекарственные средства*, Новая волна, Москва, 1996, **2**, с. 319.
3. Н. Н. Мельников, *Пестициды*, Химия, Москва, 1987, 326.
4. В. А. Мамедов, И. Х. Ризванов, И. А. Нуретдинов, Ю. Я. Ефремов, *ХГС*, 987 (1994).

Армянская сельскохозяйственная академия,  
Ереван 375009  
e-mail: vdovlat@netsys.am

Поступило в редакцию 13.02.2003  
После доработки 15.12.2003