## А. К. Ширяев<sup>1\*</sup>, Н. Г. Колесникова<sup>1</sup>, Н. М. Кузнецова<sup>1</sup>, Е. А. Лашманова<sup>1</sup>

## АЛКИЛИРОВАНИЕ ТЕТРАГИДРОПИРИМИДИН-2-ТИОНОВ ЭТИЛХЛОРАЦЕТАТОМ

Найдены условия алкилирования тетрагидрипиримидин-2-тионов этилхлорацетатом, исключающие дальнейшую циклизацию. Показано, что у полученных продуктов алкилирования только одна сложноэфирная группа подвергается щелочному гидролизу, а действие на них спиртового раствора аммиака приводит к тиазоло-[3,2-a]пиримидинам.

**Ключевые слова**: дигидропиримидины, тетрагидропиримидин-2-тионы, тиазоло-[3,2-a]пиримидины, эфиры галогенуксусных кислот, алкилирование, гидролиз.

Дигидропиримидины привлекают внимание исследователей из-за простоты их получения [1, 2] и широкого спектра биологической активности [3]: антигипертензивной, противораковой, противогрибковой, антидиабетической и др. Исследование механизма антигипертензивного действия хиральных дигидропиримидинов показало, что нередко один из энантиомеров является антагонистом, а другой — агонистом кальциевых каналов [3]. Найдены дигидропиримидины, ингибирующие α-адренорецепторы, которые являюются миметиками кальцитонина.

Наиболее распространёнными гидрированными производными пиримидина являются тетрагидропиримидин-2-оны(тионы), которые образуются конденсацией Биджинелли [4] с участием мочевины или тиомочевины соответственно. Несмотря на достаточно подробное исследование химических свойств указанных соединений [1, 2, 5], некоторые аспекты их реакционной способности остаются малоизученными, например невозможность осуществления гидролиза сложноэфирной группы в положении 5 цикла [5, 6], региоселективность алкилирования и ацилирования [5].

Одним из возможных объяснений селективности ацилирования *S*-замещённых тетрагидропиримидинов по атому азота в положении 3 гетероцикла [7–11] является стабилизация продукта за счёт сопряжения двух двойных связей гетероцикла, что было подтверждено расчётами методом B3LYP/6-31G(d) двух изомерных *5H*- и *7H*-тиазоло[3,2-*a*]пиримидинов [7]. Эти два изомера могут образовываться при последовательном алкилировании и ацилировании тетрагидропиримидин-2-тионов этиловым эфиром хлоруксусной кислоты. Данная реакция практически всегда приводит к производным *5H*-тиазоло-[3,2-*a*]пиримидинов [7–11], и только в случае взаимодействия 6-метил-4-фенил-5-(этоксикарбонил)-1,2,3,4-тетрагидропиримидин-2-тиона с бромуксусной кислотой в кипящей уксусной кислоте её удалось остановить на стадии продуктов алкилирования [12]. Однако свойства полученной таким образом [4-метил-6-фенил-5-(этоксикарбонил)-1,6-дигидропиримидин-2-ил]-сульфанилуксусной кислоты в литературе не описаны.

С целью изучения селективности реакции 1,2,3,4-тетрагидропиримидин-2-тионов 1, 2 а-d с этилхлорацетатом мы попытались провести её при более низкой температуре. Нами найдено, что нагревание реагентов при 60 °C в течение 4–5 ч приводит к продуктам алкилирования пиримидинтионов  $\bf 3$ ,  $\bf 4$   $\bf a$ – $\bf d$  по атому серы, и лишь при более длительном нагревании или при температуре выше 100 °C наблюдается дальнейшее внутримолекулярное ацилирование с образованием 5H-тиазоло[ $\bf 3$ , $\bf 2$ - $\bf a$ ]пиримидинов.

При обработке полученных *S*-этоксикарбонилметилпроизводных **3a-d**, **4a-c** водной щёлочью происходит гидролиз сложноэфирной группы с образованием сульфанилуксусных кислот **5a-d**, **6a-c**, причём в случае диэфиров **3a-d** сложноэфирная группа в положении 5 гетероцикла остаётся незатронутой, так как её гидролиз требует более жёстких условий и сопровождается процессами декарбоксилирования, деструкции гетороцикла и конденсации образовавшихся продуктов [6].

Этил(1,6-дигидропиримидин-2-ил)сульфанилацетаты **3**, **4 a**—**d** были выделены в виде гидрохлоридов. Обработка гидрохлорида дигидропиримидина **3a** насыщенным раствором NaHCO<sub>3</sub> при 5 °C позволила получить свободное основание, в то время как действие спиртового раствора аммиака при комнатной температуре приводит к тиазоло[3,2-a]пиримидин-3-ону **7a** с количественным выходом. По-видимому, циклизация дигидропиримидинов **3**, **4 a**—**d** в соответствующие тиазолопиримидины катализируется основаниями, и остановить реакцию пиримидин-2-тионов **1**, **2 a**—**d** с этилхлорацетатом на стадии алкилирования удаётся лишь благодаря образованию гидрохлоридов продуктов алкилирования.

EtO<sub>2</sub>C

NH · HCl

NH<sub>3</sub>

EtO<sub>2</sub>C

NH<sub>3</sub>

EtO<sub>2</sub>C

NH

NH

N

S

$$\mathbf{a}$$
 $\mathbf{a}$ 

Ar

O

 $\mathbf{a}$ 

Ar

O

O

O

T

Ar

O

N

N

S

O

T

Ar

O

N

N

S

O

T

Ar

O

N

N

N

S

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

O

T

Высокочастотная полоса поглощения валентных колебаний карбонильной группы в области  $1728-1741 \text{ cm}^{-1}$  в ИК спектрах пиримидинов **3**, **4** а–**d** соответствует этоксикарбонилметильной группе, так как сложноэфирная и ацетильная группы в положении 5 гетероцикла сопряжены с двойной связью и дают полосы при меньших частотах ( $1645-1716 \text{ cm}^{-1}$ ).

Таким образом, предложен способ получения этил(1,6-дигидропиримидин-2-ил)сульфанилацетатов нагреванием 4-арил-1,2,3,4-тетрагидропиримидин-2-тионов с этиловым эфиром хлоруксусной кислоты и показано, что они легко превращаются в тиазоло[3,2-a]пиримидин-3-оны.

## ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

ИК спектры записаны на приборе Shimadzu FTIR8500S в таблетках КВг. Спектры  $^{1}$ Н и  $^{13}$ С ЯМР зарегистрированы на приборе JEOL JNM ECX-400 (400 и 100 МГц соответственно) в ДМСО- $d_{6}$ , внутренний стандарт ТМС. Элементный анализ выполнен на приборе EuroVector EA-3000. Температуры плавления определены на приборе ПТП-2.

Гидрохлориды этил-6-арил-4-метил-2-[(2-оксо-2-этоксиэтил)сульфанил]-1,6-ди-гидропиримидин-5-карбоксилатов 3а-d и этил[(5-ацетил-6-арил-4-метил-1,6-ди-гидропиримидин-2-ил)сульфанил]ацетатов 4а-d (общая методика). Смесь 3.0 мл (35 ммоль) этилового эфира хлоруксусной кислоты и 1.6 ммоль соответствующего пиримидин-2-тиона 1, 2 а-d [13, 14] нагревают при 60 °C на водяной бане до растворения пиримидин-2-тиона (4–5 ч). Охлаждают, добавляют 3 мл ЕtOAc, выпавший осадок отфильтровывают и промывают EtOAc.

Гидрохлорид этил-4-метил-2-[(2-оксо-2-этоксиэтил)сульфанил]-6-фенил-1,6-дигидропиримидин-5-карбоксилата (3а). Выход 0.30 г (51%), т. пл. 128–130 °C (с разл.). ИК спектр, v, см $^{-1}$ : 2708 (NH), 1739 (CO $_2$ Et), 1708 (CO $_2$ Et). Спектр ЯМР  $^{1}$ H,  $\delta$ , м. д. (J,  $\Gamma$ II): 1.01–1.07 (6H, м, С $_3$ CH $_2$ O); 2.42 (3H, с, CH $_3$ ); 3.83–3.88 (2H, м, OCH $_2$ ); 4.00–4.20 (2H, м, OCH $_2$ ); 4.27 (1H, д,  $^2J$  = 17.4) и 4.93 (1H, д,  $^2J$  = 17.4, SCH $_2$ ); 5.57 (1H, с, CH); 7.27–7.33 (5H, м, H Ph). Спектр ЯМР  $^{13}$ С,  $\delta$ , м. д.: 14.3, 14.4 (CH $_2$ CH $_3$ ); 17.4 (CH $_3$ ); 34.5 (SCH $_2$ ); 54.3(CHPh); 61.1, 62.3 (OCH $_2$ ); 105.2 (CCOOEt); 127.3, 129.2, 129.3, 140.4 (C Ph); 144.5 (MeCN); 161.4 (SCN); 164.6, 167.4(COO). Найдено, %: C 54.55; H 5.90; N 7.12.  $C_{18}$ H $_{22}$ N $_2$ O $_4$ S·HCl. Вычислено, %: C 54.20; H 5.81; N 7.02.

Гидрохлорид этил-4-метил-6-(2-метоксифенил)-2-[(2-оксо-2-этоксиэтил)сульфанил]-1,6-дигидропиримидин-5-карбоксилата (3b). Выход 0.32 г (51%), т. пл. 142–146 °C (с разл.). ИК спектр, v, см $^{-1}$ : 2723 (NH $^+$ ), 1735 (CO<sub>2</sub>Et), 1716 (CO<sub>2</sub>Et). Спектр ЯМР  $^{1}$ Н,  $\delta$ , м. д. (J,  $\Gamma$ ц): 1.01 (3H,  $\tau$ ,  $^{3}J$  = 8.0, С $_{\rm H_3}$ СН<sub>2</sub>О); 1.06 (3H,  $\tau$ ,  $^{3}J$  = 7.0, С $_{\rm H_3}$ СН<sub>2</sub>О); 2.38 (3H, c, CH<sub>3</sub>); 3.79 (3H, c, OCH<sub>3</sub>); 3.83–3.91 (2H, м, OCH<sub>2</sub>); 3.97–4.02 (2H, м, OCH<sub>2</sub>); 4.25 (1H, д,  $^{2}J$  = 17.0) и 4.87 (1H, д,  $^{2}J$  = 17.0, SCH<sub>2</sub>); 5.70 (1H, c, CH); 6.84–6.90 (1H, м, H Ar); 6.99–7.05 (1H, м, H Ar); 7.05–7.11 (1H, м, H Ar); 7.28–7.33 (1H, м, H Ar). Спектр ЯМР  $^{13}$ С,  $\delta$ , м. д.: 14.3, 14.4 (СH<sub>2</sub>СH<sub>3</sub>); 17.2 (CH<sub>3</sub>); 34.4 (SCH<sub>2</sub>); 51.8 (CHAr); 55.9 (OCH<sub>3</sub>); 60.9, 62.3 (OCH<sub>2</sub>); 104.0 (CCOOEt); 112.1, 120.6, 127.4, 129.4, 130.9, 144.2 (C Ar); 158.0 (MeCN); 161.4 (SCN); 164.6, 167.5 (COO). Найдено, %: С 53.31; H 5.85; N 6.65. С<sub>19</sub>H<sub>24</sub>N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>S·HCl. Вычислено, %: С 53.20; H 5.87; N 6.53.

Гидрохлорид этил-4-метил-6-(4-метоксифенил)-2-[(2-оксо-2-этоксиэтил)сульфанил]-1,6-дигидропиримидин-5-карбоксилата (3c). Выход 0.47 г (75%), т. пл. 140–142 °C (с разл.). ИК спектр, v, см $^{-1}$ : 2904 (NH), 1735 (CO<sub>2</sub>Et), 1716 (CO<sub>2</sub>Et). Спектр ЯМР  $^{1}$ Н,  $\delta$ , м. д. (J,  $\Gamma$ II): 1.01 (3H,  $\tau$ ,  $^{3}J$  = 7.0, CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>O); 1.09 (3H,  $\tau$ ,  $^{3}J$  = 7.0, CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>O); 2.40 (3H, c, CH<sub>3</sub>); 3.70 (3H, c, OCH<sub>3</sub>); 3.87–3.90 (2H, м, OCH<sub>2</sub>); 4.03–4.05 (2H, м, OCH<sub>2</sub>); 4.30 (1H, д,  $^{2}J$  = 16.0) и 4.82 (1H, д,  $^{2}J$  = 16.0, SCH<sub>2</sub>); 5.50 (1H, c, CH); 6.89 (2H, д,  $^{3}J$  = 8.0, H Ar); 7.19 (2H, д,  $^{3}J$  = 8.0, H Ar). Спектр ЯМР  $^{13}$ С,  $\delta$ , м. д.: 14.3, 14.4 (CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>); 17.4 (CH<sub>3</sub>); 34.4 (SCH<sub>2</sub>); 53.9 (CHAr); 55.7 (OCH<sub>3</sub>); 61.1, 62.3 (OCH<sub>2</sub>); 105.4 (CCOOEt); 114.4, 114.7, 128.7, 132.7 (C Ar); 144.1 (MeCN); 160.0 (SCN); 164.6, 167.5 (COO).

Гидрохлорид этил-6-(3,4-диметоксифенил)-4-метил-2-[(2-оксо-2-этоксиэтил)сульфанил]-1,6-дигидропиримидин-5-карбоксилата (3d). Выход 0.55 г (81%), т. пл. 162—164 °C (с разл.). ИК спектр, v, см $^{-1}$ : 2769 (NH), 1735 (CO<sub>2</sub>Et), 1716 (CO<sub>2</sub>Et). Спектр ЯМР  $^{1}$ Н,  $\delta$ , м. д. (J,  $\Gamma$ п): 0.98 (3H,  $\tau$ ,  $^{3}J$  = 6.6, С $_{13}$ СН $_{2}$ О); 1.08 (3H,  $\tau$ ,  $^{3}J$  = 6.4, С $_{13}$ СН $_{2}$ О); 2.42 (3H, c, CH $_{3}$ ); 3.69 (3H, c, OCH $_{3}$ ); 3.72 (3H, c, OCH $_{3}$ ); 3.81—3.84 (2H, м, OCH $_{2}$ ); 4.04—4.06 (2H, м, OCH $_{2}$ ); 4.25 (1H, д,  $^{2}J$  = 17.4) и 4.95 (1H, д,  $^{2}J$  = 17.2, SCH $_{2}$ ); 5.52 (1H, c, CH); 6.68 (1H, д,  $^{3}J$  = 8.0, H Ar); 6.87 (1H, д,  $^{3}J$  = 8.0, H Ar); 7.04 (1H, c, H Ar). Спектр ЯМР  $^{13}$ С,  $\delta$ , м. д.: 14.2, 14.5 (СН $_{2}$ СН $_{3}$ ); 17.4 (СН $_{3}$ ); 34.6 (SCH $_{2}$ ); 53.9 (СHPh); 55.9, 56.0 (OCH $_{3}$ ); 61.1, 62.2 (OCH $_{2}$ ); 105.0 (ССООЕt); 111.3, 111.9, 119.0, 132.7 (C Ar); 144.4(MeCN); 149.4, 149.5 (C Ar); 160.9 (SCN); 166.7, 167.5 (COO). Найдено, %: С 52.43; H 5.83; N 6.31. С $_{20}$ Н $_{26}$ N $_{20}$ О $_{6}$ S·HCl. Вычислено, %: С 52.34; H 5.93; N 6.10.

Гидрохлорид этил[(5-ацетил-4-метил-6-фенил-1,6-дигидропиримидин-2-ил)-сульфанил]ацетата (4а). Выход 0.39 г (78%), т. пл. 148–150 °C (с разл.). ИК спектр, v, см $^{-1}$ : 2800 (NH), 1741 (CO<sub>2</sub>Et), 1645 (C=O). Спектр ЯМР  $^{1}$ H,  $\delta$ , м. д. (J,  $\Gamma$ II): 1.03 (3H, т,  $^{3}J$  = 7.0, С $_{\rm H3}$ СH<sub>2</sub>O); 2.24 (3H, c, CH<sub>3</sub>CO); 2.44 (3H, c, CH<sub>3</sub>); 3.75–3.90 (2H, м, ОСН<sub>2</sub>); 4.23 (1H, д,  $^{2}J$  = 8.0) и 4.81 (1H, д,  $^{2}J$  = 8.0, SCH<sub>2</sub>); 5.68 (1H, c, CH); 7.25–7.38 (5H, м, H Ph). Спектр ЯМР  $^{13}$ С,  $\delta$ , м. д.: 14.3 (CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>); 18.3 (CH<sub>3</sub>); 31.1 (COCH<sub>3</sub>); 34.4 (SCH<sub>2</sub>); 54.0 (CHPh); 62.3 (OCH<sub>2</sub>); 113.8 (CCOMe); 127.4, 129.1, 129.4, 140.1 (H Ph); 143.5 (MeCN); 161.0 (SCN); 167.5 (COO); 196.1 (MeCO). Найдено, %: С 55.40; H 5.84; N 7.63.  $C_{17}H_{20}N_2O_3S$ ·HCl. Вычислено, %: С 55.35; H 5.74; N 7.59.

Гидрохлорид этил{[5-ацетил-4-метил-6-(2-метоксифенил)-1,6-дигидропиримидин-2-ил]сульфанил}ацетата (4b). Выход 0.28 г (51%), т. пл. 142–146 °С (с разл.). ИК спектр, v, см $^{-1}$ : 2904 (NH), 1735 (CO $_2$ Et), 1716 (C=O). Спектр ЯМР  $^1$ H,  $\delta$ , м. д. (J, Г $_1$ I): 1.01 (3H,  $_3$ ,  $^3J$  = 7.0, С $_4$ 3CH $_2$ O); 2.20 (3H, c, CH $_3$ CO); 2.40 (3H, c, CH $_3$ ); 3.80 (3H, c, OCH $_3$ ) 3.82–3.89 (2H, м, OCH $_2$ ); 4.23 (1H, д,  $^2J$  = 17.0) и 4.90 (1H, д,  $^2J$  = 17.0, SCH $_2$ ); 5.83 (1H, c, CH); 6.85–6.91 (1H, м, H Ph); 6.99–7.08 (2H, м, H Ph); 7.27–7.33 (1H, м, H Ph). Спектр ЯМР $^{13}$ С,  $\delta$ , м. д.: 14.3 (СН $_2$ СН $_3$ ); 18.0 (СН $_3$ ); 30.7 (СО $_3$ CH $_3$ ); 34.4 (SCH $_2$ ); 50.8 ( $_3$ CHA $_3$ CH $_3$ C); 162.1 (OCH $_3$ ); 112.0 ( $_3$ CCOMe); 113.2, 120.8, 127.1, 128.6, 132.5, 142.8 (C Ar); 157.5 (Me $_3$ CN); 161.2 (SCN); 167.5 (COO); 196.2 (Me $_3$ CO). Найдено, %: C 54.43; H 5.87; N 7.10. С $_{18}$ H $_{22}$ N $_2$ O $_4$ S·HCl. Вычислено, %: C 54.20; H 5.81; N 7.02.

Гидрохлорид этил{[5-ацетил-4-метил-6-(4-метоксифенил)-1,6-дигидропиримидин-2-ил]сульфанил}ацетата (4c). Выход  $0.31 \, \mathrm{r}\ (56\%)$ , т. пл.  $152-156\,^{\circ}\mathrm{C}\ (\mathrm{c}\ \mathrm{разл.})$ . ИК спектр, v, см<sup>-1</sup>: 2800 (NH), 1741 (CO<sub>2</sub>Et), 1645 (C=O). Спектр ЯМР <sup>1</sup>H,  $\delta$ , м. д. (J,  $\Gamma$ II): 1.03 (3H,  $\tau$ ,  $^3J$  = 7.0, С $\underline{\mathrm{H}}_3\mathrm{CH}_2\mathrm{O}$ ); 2.19 (3H, c, CH<sub>3</sub>CO); 2.41 (3H, c, CH<sub>3</sub>); 3.70 (3H, c, OCH<sub>3</sub>) 3.82–3.89 (2H, м, OCH<sub>2</sub>); 4.23 (1H, д,  $^2J$  = 8.0) и 4.81 (1H, д,  $^2J$  = 8.0, SCH<sub>2</sub>); 5.62 (1H, c, CH); 6.88 (2H, д,  $^3J$  = 8.7, H Ph); 7.20 (2H, д,  $^3J$  = 8.7, H Ph). Спектр ЯМР <sup>13</sup>С,  $\delta$ , м. д.: 14.3 (CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>); 18.2 (CH<sub>3</sub>); 30.9 (COCH<sub>3</sub>); 34.4 (SCH<sub>2</sub>); 53.8 (CHAr); 55.7 (OCH<sub>3</sub>); 62.3 (OCH<sub>2</sub>); 113.8 (CCOMe); 113.9, 114.7, 128.8, 132.3 (H Ar); 143.0 (MeCN); 160.0 (SCN); 167.5 (COO); 196.1 (MeCO). Найдено, %: C 54.33; H 5.78; N 7.13. C<sub>18</sub>H<sub>22</sub>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub>S·HCl. Вычислено, %: C 54.20; H 5.81; N 7.02

Гидрохлорид этил{[5-ацетил-4-метил-6-(3,4-диметоксифенил)-1,6-дигидропиримидин-2-ил] сульфанил} ацетата (4d). Выход 0.36 г (60%), т. пл. 154–156 °C (с разл.). ИК спектр, v, см $^{-1}$ : 2931 (NH), 1728 (CO<sub>2</sub>Et), 1716 (C=O). Спектр ЯМР  $^{1}$ Н,  $\delta$ , м. д. (J,  $\Gamma$ п): 0.99 (3H,  $\tau$ ,  $^{3}J$  = 7.1, C $_{13}$ CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>O); 2.21 (3H, c, CH<sub>3</sub>CO); 2.41 (3H, c, CH<sub>3</sub>); 3.69 (3H, c, OCH<sub>3</sub>); 3.72 (3H, c, OCH<sub>3</sub>) 3.82–3.84 (2H, м, OCH<sub>2</sub>); 4.19 (1H, д,  $^{2}J$  = 16.0) и 4.81 (1H, д,  $^{2}J$  = 16.0, SCH<sub>2</sub>); 5.62 (1H, c, CH); 6.69 (1H, д,  $^{3}J$  = 8.5, H Ar); 6.87 (1H, д,  $^{3}J$  = 8.5, H Ar); 7.05 (1H, c, H Ar). Спектр ЯМР  $^{13}$ С,  $\delta$ , м. д.: 14.2 (CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>); 18.2 (CH<sub>3</sub>); 30.8 (COCH<sub>3</sub>); 34.4 (SCH<sub>2</sub>); 54.0 (CHAr); 55.9, 56.0 (OCH<sub>3</sub>); 62.2 (OCH<sub>2</sub>); 111.5 (CCOMe); 112.0, 113.5, 119.2, 132.3 (C Ar); 143.1 (MeCN); 149.5, 149.6 (C Ar); 160.5 (SCN); 167.5 (COO); 196.3 (MeCO). Найдено, %: C 53.35; H 5.80; N 6.38. С<sub>19</sub>H<sub>24</sub>N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>S·HCl. Вычислено, %: C 53.20; H 5.87; N 6.53.

Гидрохлориды {[6-арил-4-метил-5-(этоксикарбонил)-1,6-дигидропиримидин-2-ил]сульфанил}уксусных кислот 5а-d и [(5-ацетил-4-метил-6-фенил-1,6-дигидропиримидин-2-ил)сульфанил]уксусных кислот 6а-с (общая методика). К 2.5 мл (3 ммоль) 5% раствора NаOH добавляют при перемешивании 1 ммоль растёртого соответствующего сложного эфира 3а-d, 4а-с, выдерживают при комнатной температуре до его растворения. Добавляют раствор HCl по каплям до рН 5, выпавший осадок отфильтровывают, промывают водой, сушат.

Гидрохлорид {[4-метил-6-фенил-5-(этоксикарбонил)-1,6-дигидропиримидин-2-ил]сульфанил}уксусной кислоты (5а). Выход 0.15 г (46%), т. пл. 145–148 °С. ИК спектр, v, см $^{-1}$ : 3431 (ОН), 2700 (NH $^+$ ), 1708 (CO $_2$ Et), 1691 (CO $_2$ H). Спектр ЯМР  $^1$ H,  $\delta$ , м. д. (J,  $\Gamma$ п): 1.09 (3H,  $\tau$ ,  $^3J$  = 7.1, C $_1$ GH $_2$ CH $_2$ O); 2.20 (3H, c, CH $_3$ ); 3.74 (1H, д,  $^2J$  = 16.0) и 3.69 (1H, д,  $^2J$  = 16.0, SCH $_2$ ); 3.97 (2H, к,  $^3J$  = 7.1, OCH $_2$ ); 5.40 (1H, c, CH); 7.18–7.25 (5H, м, H Ph). Спектр ЯМР  $^{13}$ С,  $\delta$ , м. д.: 14.6 (CH $_2$ CH $_3$ ); 19.1 (CH $_3$ ); 33.0 (SCH $_2$ ); 57.6 (CHPh); 59.7 (OCH $_2$ ); 100.5 (CCOOEt); 126.9, 127.5, 128.8, 145.4 (C Ph); 148.3 (Me $_2$ CN); 153.3 (SCN); 166.6, 170.4 (COO). Найдено, %: C 51.99; H 5.28; N 7.47. C $_1$ 6H $_1$ 8N $_2$ O $_4$ S·HCl. Вычислено, %: C 51.82; H 5.16; N 7.55.

Гидрохлорид {[4-метил-6-(2-метоксифенил)-5-(этоксикарбонил)-1,6-дигидропиримидин-2-ил] сульфанил} уксусной кислоты (5b). Выход 0.15 г (41%), т. пл. 156—158 °C. ИК спектр, v, см $^{-1}$ : 3423 (OH), 2837 (NH), 1684 (CO<sub>2</sub>Et, CO<sub>2</sub>H). Спектр ЯМР  $^{1}$ H,  $\delta$ , м. д. (J,  $\Gamma$ II): 1.01 (3H,  $\tau$ ,  $^{3}J$  = 7.0, CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>O); 2.23 (3H, c, CH<sub>3</sub>); 3.59 (1H, д,  $^{2}J$  = 16.0) и 3.64 (1H, д,  $^{2}J$  = 16.0, SCH<sub>2</sub>); 3.76 (3H, c, OCH<sub>3</sub>); 3.87–3.92 (2H, м, OCH<sub>2</sub>); 5.74 (1H, c, CH); 6.80–6.87 (1H, м, H Ph); 6.91–6.97 (1H, м, H Ar); 6.98–7.04 (1H, м, H Ar); 7.15–7.22 (1H, м, H Ar). Спектр ЯМР  $^{13}$ С,  $\delta$ , м. д.: 14.5 (CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>); 19.3 (CH<sub>3</sub>); 31.2 (SCH<sub>2</sub>); 51.7 (CHPh); 56.0 (OCH<sub>3</sub>); 59.6 (OCH<sub>2</sub>); 100.2 (CCOOEt); 111.8, 120.9, 128.3, 129.2, 132.5, 148.7 (C Ar); 154.7 (MeCN); 156.8 (SCN); 166.4, 170.5 (COO). Найдено, %: C 51.10; H 5.43; N 7.08.  $C_{17}$ H<sub>20</sub>N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>S·HCl. Вычислено, %: C 50.93; H 5.28; N 6.99.

Гидрохлорид {{4-метожсифенил}-5-(этоксикарбонил}-1,6-дигидропиримидин-2-ил]сульфанил}уксусной кислоты (5c). Выход 0.16 г (43%), т. пл. 142–144 °C. ИК спектр, v, см<sup>-1</sup>: 3410 (OH), 2839 (NH), 1708 (CO<sub>2</sub>Et, CO<sub>2</sub>H). Спектр ЯМР <sup>1</sup>H,  $\delta$ , м. д. (J,  $\Gamma$ II): 1.09 (3H,  $\tau$ ,  $^3J$  = 6.9, C $\underline{\text{H}}_3$ CH<sub>2</sub>O); 2.19 (3H, c, CH<sub>3</sub>); 3.67 (3H, c, OCH<sub>3</sub>) 3.70 (2H, c, SCH<sub>2</sub>); 3.97 (2H,  $\kappa$ ,  $^3J$  = 6.8, OCH<sub>2</sub>); 5.35 (1H, c, CH); 6.80 (2H,  $\pi$ ,  $^3J$  = 7.8, H Ar); 7.08 (2H,  $\pi$ ,  $^3J$  = 7.8, H Ar); 10.91 (1H, уш. c, COOH). Спектр ЯМР <sup>13</sup>С,  $\delta$ , м. д.: 14.7 (CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>); 19.3 (CH<sub>3</sub>); 33.1 (SCH<sub>2</sub>); 55.5 (CHPh); 56.9 (OCH<sub>3</sub>); 59.7 (OCH<sub>2</sub>); 100.9 (CCOOEt); 114.1, 128.1, 137.7, 148.1 (C Ar); 153.4 (MeCN); 158.8 (SCN); 166.6, 170.5 (COO). Найдено, %: C 50.82; H 5.35; N 6.79.  $C_{17}H_{20}N_2O_5S$ . Вычислено, %: C 50.93; H 5.28; N 6.99.

Гидрохлорид {[6-(3,4-диметоксифенил)-4-метил-5-(этоксикарбонил)- 1,6-дигидропиримидин-2-ил] сульфанил} уксусной кислоты (5d). Выход 0.22 г (55%), т. пл. 152–154 °C. ИК спектр, v, см $^{-1}$ : 3410 (OH), 2839 (NH), 1708 (CO $_2$ Et, CO $_2$ H). Спектр ЯМР  $^1$ H,  $\delta$ , м. д. (J,  $\Gamma$ II): 1.12 (3H,  $\tau$ ,  $^3J$  = 6.9,  $CH_3$ CH $_2$ O); 2.18 (3H, c, CH $_3$ ); 3.67 (6H, c, 2OCH $_3$ ); 3.71–3.78 (2H, м, OCH $_2$ ); 3.98 (1H, д,  $^2J$  = 6.8) и 4.01 (1H, д,  $^2J$  = 6.6, SCH $_2$ ); 5.36 (1H, c, CH); 6.64 (1H, д,  $^3J$  = 8.0, H Ar); 6.77 (1H, c, H Ar); ); 6.81 (1H, д,  $^3J$  = 8.0, Ar); 11.00 (1H, уш. c, COOH). Спектр ЯМР  $^{13}$ С,  $\delta$ , м. д.: 14.7 (CH $_2$ CH $_3$ ); 19.3 (CH $_3$ ); 32.9 (SCH $_2$ ); 55.8 (CHPh); 56.0, 57.2 (OCH $_3$ ); 59.7 (OCH $_2$ ); 100.9 (CCOOEt); 110.9, 112.1, 118.7, 138.1 (C Ar); 148.0 (MeCN); 148.3, 148.9 (C Ar); 153.1 (SCN); 166.7, 170.4 (COO). Найдено, %: C 50.18; H 5.45; N 6.39.  $C_{18}$ H $_{22}$ N $_2$ O $_6$ S·HCl. Вычислено, %: C 50.17; H 5.38; N 6.50.

Гидрохлорид [(5-ацетил-4-метил-6-фенил-1,6-дигидропиримидин-2-ил)сульфанил]уксусной кислоты (6а). Выход 0.07 г (23%), т. пл. 172–174 °С. ИК спектр, v, см $^{-1}$ : 3431 (ОН), 2648 (NH), 1645 (СО $_2$ H, С=О). Спектр ЯМР  $^1$ H,  $\delta$ , м. д. (J,  $\Gamma$ II): 2.08 (3H, c, CH $_3$ CO); 2.20 (3H, c, CH $_3$ ); 3.68 (1H, д,  $^2J$  = 16.0) и 3.73 (1H, д,  $^2J$  = 16.0, SCH $_2$ ); 5.55 (1H, c, CH); 7.10–7.18 (5H, м, H Ph). Спектр ЯМР  $^{13}$ С,  $\delta$ , м. д.: 20.1 (СН $_3$ ); 30.7 (СО $_3$ CH $_3$ CH

Гидрохлорид {[5-ацетил-4-метил-6-(2-метоксифенил)-1,6-дигидропиримидин-2-ил]сульфанил}уксусной кислоты (6b). Выход 0.27 г (74%), т. пл. 165–166 °С. ИК спектр, v, см<sup>-1</sup>: 3448 (ОН), 2839 (NН), 1685 (СО<sub>2</sub>H, С=О). Спектр ЯМР <sup>1</sup>H, δ, м. д. (*J*, Гц): 2.01 (3H, c, CH<sub>3</sub>CO) 2.19 (3H, c, CH<sub>3</sub>); 3.64 (2H, c, SCH<sub>2</sub>); 3.77 (3H, c, OCH<sub>3</sub>); 5.82 (1H, c, CH); 6.81–6.87 (1H, м, H Ph); 6.95–6.99 (2H, м, H Ph); 7.16–7.22 (1H, м, H Ph). Спектр ЯМР <sup>13</sup>С, δ, м. д.: 19.7 (СН<sub>3</sub>); 29.8 (СОСН<sub>3</sub>); 33.1 (SCH<sub>2</sub>); 52.3 (ОСН<sub>3</sub>); 56.0 (СНРh); 109.6 (ССОМе); 111.9, 121.1, 128.7, 129.2, 132.0, 146.7 (C Ar); 154.0 (МеСN); 156.4 (SCN); 170.4 (СОО); 196.8 (МеСО). Найдено, %: C 51.50; H 5.18; N 7.39. С<sub>16</sub>Н<sub>18</sub>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub>S·HCl. Вычислено, %: C 51.82; H 5.16; N 7.55.

Гидрохлорид {[5-ацетил-4-метил-6-(4-метоксифенил)-1,6-дигидропиримидин-2-ил]сульфанил}уксусной кислоты (6c). Выход 0.16 г (44%), т. пл. 166–170 °С. ИК спектр, v, см $^{-1}$ : 3433 (OH), 2854 (NH), 1643 (CO $_2$ H, C=O). Спектр ЯМР  $^{1}$ H,  $\delta$ , м. д. (J, Гп): 2.06 (3H, c, CH $_3$ CO); 2.22 (3H, c, CH $_3$ ); 3.68 (3H, c, OCH $_3$ ); 3.68 (1H, д,  $^{2}J$ = 16.0) и 3.73 (1H, д,  $^{2}J$ = 16.0, SCH $_2$ ); 5.47 (1H, c, CH); 6.81 (2H, д,  $^{3}J$ = 8.5, H Ar); 7.09 (2H, д,  $^{3}J$ = 8.2, H Ar); 11.00 (1H, уш. с, COOH). Спектр ЯМР  $^{13}$ С,  $\delta$ , м. д.: 20.2 (CH $_3$ ); 30.6 (CO $_2$ H $_3$ ); 33.0 (SCH $_2$ ); 55.9 (OCH $_3$ ); 57.1 ( $_3$ HPh); 110.3 ( $_3$ COMe); 114.5, 128.3, 130.7, 137.1 (C Ar); 147.4 (Me $_3$ CN); 158.8 (SCN); 170.4 (COO); 196.5 (Me $_3$ CO). Найдено, %: C 51.62; H 5.19; N 7.54. C $_1$ 6H $_1$ 8N $_2$ O4S·HCl. Вычислено, %: C 51.82; H 5.16; N 7.55.

Этил-4-метил-2-[(2-оксо-2-этоксиэтил)сульфанил]-6-фенил-1,6-дигидропиримидин-5-карбоксилат (3а, осно́вная форма). Раствор  $0.50~\mathrm{r}$  (1.2 ммоль) гидрохлорида дигидропиримидина 3а в 5 мл спирта выливают в 50 мл насыщенного раствора NaHCO<sub>3</sub>, охлаждённого до 5 °C. Выделившееся масло отделяют, промывают водой, сушат в вакууме. Выход:  $0.44~\mathrm{r}$  (98%). ИК спектр, v, см $^{-1}$ :  $2718~\mathrm{(NH)}$ ,  $1729~\mathrm{(CO_2Et)}$ ,  $1702~\mathrm{(CO_2Et)}$ . Спектр ЯМР  $^{1}$ Н,  $\delta$ , м. д. (J,  $\Gamma$ и):  $1.17~\mathrm{(6H, m, CH_3CH_2O)}$ ;  $2.30~\mathrm{(3H, c, CH_3)}$ ;  $3.66~\mathrm{(1H, д, }^2J=16.5)$  и  $3.83~\mathrm{(1H, д, }^2J=16.5, SCH_2)$ ;  $4.01-4.12~\mathrm{(4H, m, 2OCH_2)}$ ;  $5.60~\mathrm{(1H, c, CH)}$ ;  $7.25-7.28~\mathrm{(5H, m, H Ph)}$ . Спектр ЯМР  $^{13}$ С,  $\delta$ , м. д.: 14.1,  $14.3~\mathrm{(CH_2CH_3)}$ ;  $22.7~\mathrm{(CH_3)}$ ;  $33.1~\mathrm{(SCH_2)}$ ;  $5.6~\mathrm{(CHPh)}$ ; 59.9,  $62.0~\mathrm{(OCH_2)}$ ;  $108.2~\mathrm{(CCOOEt)}$ ; 127.0, 128.1, 128.4,  $140.4~\mathrm{(C Ph)}$ ;  $144.7~\mathrm{(MeCN)}$ ;  $160.0~\mathrm{(SCN)}$ ; 166.8,  $169.7~\mathrm{(COO)}$ . Найдено, %: C 59.55; H 5.99; N 7.62.  $C_{18}H_{22}N_2O_4S$ . Вычислено, %: C 59.65; H 6.12; N 7.73.

Этил-7-метил-3-оксо-5-фенил-2,3-дигидро-5*H*-[1,3]тиазоло[3,2-a]пиримидин-6-карбоксилат (7a). К раствору 0.10 г (0.25 ммоль) гидрохлорида дигидропиримидина 3a в 2 мл ЕtOH добавляют спиртовой раствор аммиака до pH > 7. Раствор упаривают на роторном испарителе при 25 °C, остаток промывают водой и высушивают в вакууме. Выход: 0.08 г (99%), т. пл. 109–111 °C (т. пл. 110–112 °C [8]). Найдено, %: С 60.85; H 5.17; N 8.66.  $C_{16}H_{16}N_2O_3S$ . Вычислено, %: С 60.74; H 5.10; N 8.85.

Этил-7-метил-5-(4-метоксифенил)-3-оксо-2,3-дигидро-5H-[1,3]тиазоло[3,2-a]-пиримидин-6-карбоксилат (7c) получают аналогично соединению 7a из 0.10 г (0.23 ммоль) гидрохлорида дигидропиримидина 3c. Выход: 0.08 г (98%), т. пл. 125–126 °C (т. пл. 126–127 °C [15]). Найдено, %: С 58.99; Н 5.28; N 7.96.  $C_{17}H_{18}N_2O_4S$ . Вычислено, %: С 58.94; Н 5.24; N 8.09.

Работа выполнена при финансовой поддержке АВЦП "Развитие научного потенциала высшей школы" (мероприятие 1) с использованием научного оборудования ЦКП СамГТУ "Исследование физико-химических свойств веществ и материалов".

## СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- 1. С. В. Вдовина, В. А. Мамедов, Успехи химии, 77, 1091 (2008).
- 2. J.-P. Wan, Y. Liu, Synthesis, 3943 (2010).
- 3. K. Singh, D. Arora, S. Singh, *Mini-Rev. Med. Chem.*, **9**, 95 (2009).
- 4. P. Biginelli, Gazz. Chim. Ital., 23, 360 (1893).
- 5. C. O. Kappe, Tetrahedron, 49, 6937 (1993).
- 6. A. D. Shutalev, A. N. Aksionov, Mendeleev Commun., 15, 73 (2005).
- 7. А. К. Ширяев, Н. С. Барановская, М. С. Ерёмин, *XTC*, 1662 (2012). [*Chem. Heterocycl. Compd.*, **48**, 1550 (2013).]
- 8. C. O. Kappe, P. Roschger, J. Heterocycl. Chem., 26, 55 (1989).
- 9. A. Mobinikhaledi, N. Forughifar, F. Goodarzi, *Phosphorus, Sulfur Silicon Relat. Elem.*, **178**, 2539 (2003).
- 10. A. Mobinikhaledi, M. Zendehdel, M. H. Nasab, M. A. B. Fard, *Heterocycl. Commun.*, **15**, 451 (2009).
- 11. И. В. Кулаков, Журн. орган. химии, 45, 1270 (2009).
- 12. I. O. Lebedyeva, M. V. Povstyanoy, A. B. Ryabitskii, V. M. Povstyanoy, *J. Heterocycl. Chem.*, 47, 368 (2010).
- 13. K. V. N. S. Srinivas, B. Das, Synthesis, 2091 (2004).
- 14. Y. Zhu, Y. Pan, S. Huang, Synth. Commun., 34, 3167 (2004).
- 15. И. В. Кулаков, XTC, 1274 (2009). [Chem. Heterocycl. Compd., 45, 1019 (2009).]

<sup>1</sup> Самарский государственный технический университет, ул. Молодогвардейская, 244, Самара 443100, Россия e-mail: andrey\_shiryaev@yahoo.com

Поступило 23.09.2013