ISSN 1561-8331 (Print) ISSN 2524-2342 (Online) УДК 547.466 https://doi.org/10.29235/1561-8331-2020-56-3-311-317

Поступила в редакцию 05.06.2020 Received 05.06.2020

# В. А. Гайдукевич<sup>1</sup>, Л. А. Попова<sup>1</sup>, П. В. Курман<sup>2</sup>, В. А. Книжников<sup>1</sup>

<sup>1</sup>Институт физико-органической химии Национальной академии наук Беларуси, Минск, Беларусь <sup>2</sup>Институт биоорганической химии Национальной академии наук Беларуси, Минск, Беларусь

# СИНТЕЗ ЛЕЙЦИНСОДЕРЖАЩИХ ЦИКЛОДИПЕПТИДОВ

**Аннотация.** 3-бензил-6-изобутилпиперазин-2,5-дион [цикло(лейцилфенилаланил)], 3-изобутилпиперазин-2,5-дион [цикло(лейцилглицил)] и 3-(втор-бутил-)-6-изобутил-пиперазин-2,5-дион [цикло(лейцилизолейцин)] получены циклизацией метиловых эфиров трет-бутилоксикарбонильных производных дипептидов, для синтеза которых был использован как карбодиимидный метод образования пептидной связи, так и метод смешанных ангидридов.

**Ключевые слова**: 2,5-дикетопиперазины, синтез, цикло(Leu-Gly), цикло(Leu-Ile), цикло(Leu-Phe), *теме* бутилоксикарбонильная аминозащитная группа, карбодиимидный метод, метод смешанных ангидридов, лейцинсодержащие циклодипептиды

**Для цитирования.** Синтез лейцинсодержащих циклодипептидов / В. А. Гайдукевич [и др.] // Вес. Нац. акад. навук Беларусі. Сер. хім. навук. -2020. – Т. 56, № 3. – С. 311–317. https://doi.org/10.29235/1561-8331-2020-56-3-311-317

# V. A. Haidukevich<sup>1</sup>, L. A. Popova<sup>1</sup>, P. V. Kurman<sup>2</sup>, V. A. Knizhnikov<sup>1</sup>

<sup>1</sup>Institute of Physical Organic Chemistry of the National Academy of Sciences of Belarus, Minsk, Belarus, <sup>2</sup>Institute of Bioorganic Chemistry of the National Academy of Sciences of Belarus, Minsk, Belarus

### SYNTHESIS OF LEUCINE-BASED CYCLIC DIPEPTIDES

**Abstract.** 3-benzyl-6-isobutylpiperazin-2,5-dione [cyclo(leucylphenylalanyl)], 3-isobutylpiperazin-2,5-dione [cyclo(leucylglycyl)] and 3-(sec-butyl-)-6-isobutyl-piperazine-2,5-dione [cyclo(leucylisoleucine)] have been obtained by cyclization of methyl esters of *tert*-butyloxycarbonyl derivatives of dipeptides, for the synthesis of which both carbodiimide-promoted peptide bond formation and the mixed anhydride method were used.

**Keywords:** 2,5-diketopiperazines, synthesis, cyclo(Leu-Gly), cyclo(Leu-Ile), cyclo(Leu-Phe), *tert*-butyloxycarbonyl amino protecting group, carbodiimide method, mixed anhydrides method, leucine-based cyclic dipeptides

For citation. Haidukevich V. A., Popova L. A., Kurman P. V., Knizhnikov V. A. Synthesis of leucine-based cyclic dipeptides. *Vestsi Natsyyanal'nai akademii navuk Belarusi. Seryya khimichnykh navuk = Proceeding of the National Academy of Sciences of Belarus. Chemical series*, 2020, vol. 56, no. 3, pp. 311–317 (in Russian). https://doi.org/10.29235/1561-8331-2020-56-3-311-317-311-317

Введение. Циклические дипептиды (также известные как 2,5-дикетопиперазины) являются низкомолекулярными соединениями, проявляющими разнообразную биологическую активность [1–6], в том числе противоопухолевую, противовирусную, антигипергликемическую, противогрибковую и антибактериальную, и могут найти применение в медицине и сельском хозяйстве. Цель данной работы — определение оптимального пути синтеза 3-бензил-6-изобутилпиперазин-2,5-диона [цикло(лейцилфенилаланила)], 3-изобутилпиперазин-2,5-диона [цикло(лейцилфенилаланила)] и 3-(втор-бутил-)-6-изобутил-пиперазин-2,5-диона [цикло(лейцилизолейцина)] с использованием трет-бутилоксикарбонильной аминозащитной группы.

**Методы исследований.** Для синтеза целевых циклопептидов в качестве исходных лейцинсодержащих соединений в настоящей работе использовали гидрохлорид метилового эфира лейцина и *трет*-бутилоксикарбониллейцин. Метиловые эфиры *трет*-бутилоксикарбонильных производных дипептидов 1–4 были получены как карбодиимидным методом, так и методом смешанных ангидридов. ИК и ЯМР спектры образцов соединений, полученных разными методами, илентичны

Метиловые эфиры *тет*-бутилоксикарбониллейцилизолейцина (**5**) и *тет*-бутилоксикарбонилизолейцина (**6**) получены по описанным ранее методикам [7].

Удаление *трет*-бутилоксикарбонильных защитных групп в соединениях **1–6** под действием метанольного раствора хлористого водорода привело к образованию гидрохлоридов **7–12**. Следует отметить, что при использовании для удаления *трет*-бутилоксикарбонильных защитных групп диоксанового раствора хлористого водорода образцы гидрохлоридов **7–12** содержали незначительное количество диоксана, для полного удаления которого требовалось длительное выдерживание соединений в вакууме при температуре 55–60 °C.

$$R^{1} \xrightarrow{\text{OH}} OH \xrightarrow{\text{1. }^{\text{i}}\text{BuCO(O)CI, Et}_{3}\text{N}} OH \xrightarrow{\text{2. } R^{2}\text{CH(NH}_{3}\text{CI)COOCH}_{3}, \text{ Et}_{3}\text{N}} OH \xrightarrow{\text{1. }^{\text{i}}\text{BuCO(O)CI, Et}_{3}\text{N}} OH \xrightarrow{\text{NH}_{2}} OH \xrightarrow{\text{$$

 $R^{1}=(CH_{3})_{2}CHCH_{2}-; R^{2}=C_{6}H_{5}CH_{2}-(1), H(2). R^{2}=(CH_{3})_{2}CHCH_{2}-; R^{1}=C_{6}H_{5}CH_{2}-(3), H(4).$ 

Кипячение диоксановых растворов метиловых эфиров дипептидов, полученных обработкой гидрохлоридов 7–12 триэтиламином, приводило к целевым циклодипептидам 13–15. Выделить в аналитически чистом виде метиловые эфиры дипептидов не удалось, так как уже при комнатной температуре они медленно превращаются в циклодипептиды, однако их образование подтверждено данными ЯМР  $^{13}$ С спектров.

$$R^2$$
 $HCl$ 
 $HCl$ 

 $R^{1}=(CH_{3})_{2}CHCH_{2}-; R^{2}=C_{6}H_{5}CH_{2}-(7, 13), H (8, 14), C_{2}H_{5}(CH_{3})CH-(9, 15).$   $R^{2}=(CH_{3})_{2}CHCH_{2}-; R^{1}=C_{6}H_{5}CH_{2}-(10), H (11), C_{2}H_{5}(CH_{3})CH-(12).$ 

Спектр ЯМР  $^{13}$ С метилового эфира лейцилфенилаланина (CDCl<sub>3</sub>),  $\delta$  м.д.: 21,36 (CH<sub>3</sub>CH), 23,24 (CH<sub>3</sub>CH), 24,67 (CH<sub>3</sub>CH), 37,95 (CH<sub>2</sub>), 43,87 (CH<sub>2</sub>), 52,14 (CH<sub>3</sub>O), 52,65 (CHN), 53,32 (CHN), 126,91 (CH<sub>ph</sub>), 128,38 (CH<sub>ph</sub>), 129,18 (CH<sub>ph</sub>), 136,07 (C<sub>ph</sub>), 172,07 (CO), 175,21 (CO).

Спектр ЯМР  $^{13}$ С метилового эфира фенилаланиллейцина (CD<sub>3</sub>OD),  $\delta$  м.д.: 22,01 (CH<sub>3</sub>CH), 23,33 (CH<sub>3</sub>CH), 25,79 (CH<sub>3</sub>CH), 41,58 (CH<sub>2</sub>), 41,78 (CH<sub>2</sub>), 51,95 (CH<sub>3</sub>O), 52,74 (CHN), 56,98 (CHN), 127,84 (CH<sub>ph</sub>), 129,57 (CH<sub>ph</sub>), 130,58 (CH<sub>ph</sub>), 138,30 (C<sub>ph</sub>), 174,27 (CO), 175,77 (CO).

Спектр ЯМР  $^{13}$ С метилового эфира лейцилглицина (CDCl<sub>3</sub>),  $\delta$  м.д.: 21,37 (CH<sub>3</sub>CH), 23,40 (CH<sub>3</sub>CH), 24,81 (CH<sub>3</sub>CH), 40,86 (CH<sub>2</sub>), 43,99 (CH<sub>2</sub>), 52,24 (CH<sub>3</sub>O), 53,40 (CHN), 170,53 (CO), 176,15 (CO).

Спектр ЯМР  $^{13}$ С метилового эфира глициллейцина (CDCl<sub>3</sub>),  $\delta$  м.д.: 21,69 (CH<sub>3</sub>CH), 22,68 (CH<sub>3</sub>CH), 24,71 (CH<sub>3</sub>CH), 41,18 (CH<sub>2</sub>), 44,38 (CH<sub>2</sub>), 50,17 (CH<sub>3</sub>O), 52,04 (CHN), 172,65 (CO), 173,32 (CO). Спектр ЯМР  $^{13}$ С метилового эфира лейцилизолейцина (CDCl<sub>3</sub>),  $\delta$  м.д.: 11,52 (CH<sub>3</sub>CH), 15,52 (CH<sub>3</sub>CH), 21,65 (CH<sub>3</sub>CH), 23,14 (CH<sub>3</sub>CH), 24,73 (CH<sub>3</sub>CH), 25,14 (CH<sub>2</sub>), 37,58 (CH<sub>3</sub>CH), 43,40 (CH<sub>2</sub>), 51,94 (CH<sub>3</sub>O), 53,34 (CHN), 56,35 (CHN), 172,38 (CO), 174,23 (CO).

Спектр ЯМР  $^{13}$ С метилового эфира изолейциллейцина (CD<sub>3</sub>OD),  $\delta$  м.д.: 11,92 (CH<sub>3</sub>CH), 15,84 (CH<sub>3</sub>CH), 21,90 (CH<sub>3</sub>CH), 23,33 (CH<sub>3</sub>CH), 25,29 (CH<sub>2</sub>), 25,95 (CH<sub>3</sub>CH), 40,10 (CH<sub>3</sub>CH), 41,46 (CH<sub>2</sub>), 52,09 (CH<sub>3</sub>O), 52,65 (CHN), 60,36 (CHN), 174,48 (CO), 175,94 (CO).

#### Экспериментальная часть

Все операции проведены с использованием безводных органических растворителей. Гидро-хлориды метиловых эфиров и *трет*-бутилоксикарбонильные производные аминокислот получали по стандартным методикам [8, 9]. ИК спектры соединений записаны на ИК-Фурье спектрофотометре Protégé-460 с приготовлением образцов в виде таблеток с КВг. Спектры ЯМР <sup>1</sup>H, <sup>13</sup>C, DEPT записаны на спектрометре Bruker Avance-500, рабочая частота 500 МГц для <sup>1</sup>H и 125 МГц для <sup>13</sup>C, химические сдвиги протонов измерены относительно сигналов остаточных протонов растворителей. Оптическая активность соединений измерена на поляриметре ATAGO AP-300.

Метиловые эфиры трет-бутилоксикарбонильных производных дипептидов. а). К раствору 50 ммоль трет-бутилоксикарбонильного производного аминокислоты в 150 мл хлористого метилена добавляли 5,06 г (50 ммоль) триэтиламина, полученный раствор охлаждали до -15 °C и к нему по каплям добавляли 6,83 г (50 ммоль) изо-бутилхлорформиата. После перемешивания при температуре –15 °C в течение 20 мин к реакционной смеси добавили охлажденную до –15 °C суспензию 52 ммоль гидрохлорида метилового эфира другой кислоты в 150 мл хлористого метилена и по каплям 5,56 г (55 ммоль) охлажденного триэтиламина, поддерживая температуру реакционной смеси –15±1 °C. После добавления триэтиламина смесь перемешивали при температуре –12±2 °C в течение 3 ч, температуру медленно доводили до комнатной и реакционную смесь оставляли на ночь. Смесь фильтровали, полученный раствор последовательно промывали 0,8 н. соляной кислотой (3×100 мл), водой (2×100 мл), насыщенным раствором бикарбоната натрия (3×100 мл), водой (3×100 мл) и сушили над сульфатом натрия. Раствор фильтровали и растворитель удаляли при пониженном давлении. Остаток растворяли в минимальном количестве горячего диэтилового эфира, к полученному раствору при нагревании добавляли гексан до помутнения смеси и полученную смесь оставляли на ночь в холодильнике при 3 °C. Выпавший осадок отделяли от маточного раствора и сушили при пониженном давлении до постоянной массы.

б). К охлажденному до 0 °C раствору 50 ммоль mpem-бутилоксикарбонильного производного аминокислоты в 100 мл тетрагидрофурана последовательно добавляли охлажденный раствор 11,34 г (55 ммоль) дициклогексилкарбодиимида в 100 мл тетрагидрофурана и смесь, полученную из 55 ммоль гидрохлорида метилового эфира другой аминокислоты и 5,57 г (55 ммоль) триэтиламина в 100 мл хлористого метилена при 0 °C. Реакционную смесь перемешивали при 0 °C в течение 3 и 20 ч при комнатной температуре, выпавший осадок отфильтровывали и из полученного раствора растворитель удаляли при пониженном давлении. Остаток растворяли в хлористом метилене. Выделение и очистку целевых продуктов осуществляли как в методе а).

Метиловый эфир *трет*-бутилоксикарбониллейцилфенилаланина (1). а). Из 11,56 г *трет*-бутилоксикарбониллейцина и 11,22 г гидрохлорида метилового эфира фенилаланина получали 13,93 г (71 %) соединения (1), т. пл. 87–88 °C,  $[\alpha]_D^{20} = -25,6$ ° (c = 2, MeOH) (т. пл. 91 °C,  $[\alpha]_D^{23} = -27,7$ °, (c = 1, MeOH) [10]; т. пл. 88 °C,  $[\alpha]_D^{20} = -19,5$ °, (c = 1, ДМФА) [11]). ИК спектр, v см<sup>-1</sup>: 1744, 1689, 1666 (С=О); 1542, 1523 (NH<sub>амид</sub>). Спектр ЯМР <sup>1</sup>H (СD<sub>3</sub>OD),  $\delta$ , м.д.: 0,88 д (3H, J 6,5 Гц); 0,91 д (3H, J 6,5 Гц); 1,20–1,36 м (2H); 1,42 с (9H); 1,56–1,70 м (1H); 2,96–3,03 м (1H); 3,10–3,16 м (1H); 3,65 с (3H); 4,07 т (1H, J 7.5 Гц); 4,68 т (1H, J 7,0 Гц); 7,15–7,28 м (5H). Спектр ЯМР <sup>13</sup>С,  $\delta$ , м.д.: 22,02 (СH<sub>3</sub>CH); 23,36 (СH<sub>3</sub>CH); 25,77 (СHCH<sub>3</sub>); 28,73 (СH<sub>3</sub>C); 38,39 (СH<sub>2</sub>); 42,17 (СH<sub>2</sub>); 52,65 (СH<sub>3</sub>O); 54,37 (СHCO); 54,86 (СHCO); 80,47 (СМе<sub>3</sub>); 127,82 (СН<sub>рh</sub>); 129,44 (СН<sub>рh</sub>); 130,29 (СН<sub>рh</sub>); 137,87 (С<sub>ph</sub>); 157,57 (СО); 173,09 (СО); 175,34 (СО). Найдено, %: С 64,42, H 8,93, N 7,21. С<sub>21</sub>H<sub>32</sub>N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>. Вычислено, %: С 64,26, H 8,82, N 7,14.

б). Из 11,56 г *тем*-бутилоксикарбониллейцина и 11,86 г гидрохлорида метилового эфира фенилаланина получали 14,72 г (75 %) соединения (1), т. пл. 86–87 °C,  $[\alpha]_D^{20} = -25,2$ ° (c = 2, MeOH).

**Метиловый эфир** *трет*-бутилоксикарбониллейцилглицина (2). Из 11,56 г *трет*-бутилоксикарбониллейцина и 6,53 г гидрохлорида метилового эфира глицина получали 10,28 г (68 %) соединения (2), т. пл. 126–128 °C,  $[\alpha]_D^{20}=-29,2^\circ$  (с = 1, MeOH) (т. пл. 131 °C,  $[\alpha]_D^{25}=-20,7^\circ$ , (с = 2, ДМФА) [12]). ИК спектр,  $\nu$  см<sup>-1</sup>: 1759, 1680, 1661 (С=О); 1557 (NH<sub>амид</sub>). Спектр ЯМР <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>),  $\nu$  м.д.: 0,88 т (6H,  $\nu$  6,5 Гц); 1,38 с (9H); 1,41–1,50 м (1H); 1,60–1,73 м (2H); 3,68 с (3H); 3,86–4,04 м (2H); 4,12–4,21 м (1H). Спектр ЯМР <sup>13</sup>С,  $\nu$  м.д.: 22,01 (СН<sub>3</sub>СН); 23,04 (СН<sub>3</sub>СН); 24,77 (СНСН<sub>3</sub>); 28,38 (СН<sub>3</sub>С); 41,17 (СН<sub>2</sub>); 41,43 (СН<sub>2</sub>); 52,30 (СН<sub>3</sub>О); 53,00 (СНСО); 80,02 (СМе<sub>3</sub>); 155,89 (СО); 170,28 (СО); 173,34 (СО). Найдено, %: С 55,84, H 8,81, N 9,06.  $\nu$  C<sub>14</sub>H<sub>26</sub>N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>. Вычислено, %: С 55,61, H 8,67, N 9,24.

Метиловый эфир *трет*-бутилоксикарбонилфенилаланиллейцина (3). а). Из 13,27 г *трет*-бутилоксикарбонилфенилаланина и 9,45 г гидрохлорида метилового эфира лейцина получали 14,52 г (74 %) соединения (3), т. пл. 96–98 °C,  $[\alpha]_D^{20} = -28,7^\circ$  (c = 1,5, MeOH) (т. пл. 104–105 °C,  $[\alpha]_D^{-17,5^\circ}$ , (c = 1,2, MeOH) [13]). ИК спектр, v см<sup>-1</sup>: 1751, 1694, 1648 (C=O); 1547, 1533 (NH<sub>амид</sub>). Спектр ЯМР <sup>1</sup>H (CD<sub>3</sub>OD),  $\delta$ , м.д.: 0,89 д (3H, J 6,5  $\Gamma$ ц); 0,93 д (3H, J 6,5  $\Gamma$ ц); 1,35 с (9H); 1,52–1,74 м (3H); 2,73–2,87 м (1H); 3,03–3,13 м (1H); 3,66 с (3H); 4,28–4,36 м (1H); 4,42–4,52 м (1H); 7,15–7,33 м (5H). Спектр ЯМР <sup>13</sup>С,  $\delta$ , м.д.: 21,91 (CH<sub>3</sub>CH); 23,37 (CH<sub>3</sub>CH); 25,76 (CHCH<sub>3</sub>); 28,69 (CH<sub>3</sub>C); 39,12 (CH<sub>2</sub>); 41,54 (CH<sub>2</sub>); 52,08 (CH<sub>3</sub>O); 52,77 (CHCO); 57,07 (CHCO); 80,61 (CMe<sub>3</sub>); 127,66 (CH<sub>ph</sub>); 129,37 (CH<sub>ph</sub>); 130,43 (CH<sub>ph</sub>); 138,52 (C<sub>ph</sub>); 157,51 (CO); 174,40 (CO); 174,64 (CO). Найдено, %: C 64,50, H 9,01, N 6,97. C<sub>21</sub>H<sub>32</sub>N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>. Вычислено, %: C 64,26, H 8,82, N 7,14.

6). Из 13,27 г *тем*-бутилоксикарбонилфенилаланина и 9,99 г гидрохлорида метилового эфира лейцина получали 14,91 г (74 %) соединения (3), т. пл. 97–99 °C,  $[\alpha]_D^{20} = -29,0$ ° (c = 1.5, MeOH).

**Метиловый эфир** *трет*-бутилоксикарбонилглициллейцина (4). а). Из 8,76 г *трет*-бутилоксикарбонилглицина и 9,45 г гидрохлорида метилового эфира лейцина получали 11,04 г (73 %) соединения (4),  $[\alpha]_D^{20} = -27,7^\circ$  (c = 1, MeOH) ( $[\alpha]_D^{25} = +1,8^\circ$  (MeOH) [14]). ИК спектр, v см<sup>-1</sup>: 1744, 1708, 1670 (C=O); 1530 (NH<sub>амид</sub>). Спектр ЯМР <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>),  $\delta$ , м.д.: 0,78–0,89 м (6H); 1,36 с (9H); 1,45–1,62 м (3H); 3,63 с (3H); 3,70–3,83 м (2H); 4,49–4,58 м (1H). Спектр ЯМР <sup>13</sup>С,  $\delta$ , м.д.: 21,76 (CH<sub>3</sub>CH); 22,81 (CH<sub>3</sub>CH); 24,75 (CHCH<sub>3</sub>); 28,26 (CH<sub>3</sub>C); 41,19 (CH<sub>2</sub>); 44,11 (CH<sub>2</sub>); 50,68 (CHCO); 52,26 (CH<sub>3</sub>O); 79,98 (CMe<sub>3</sub>); 156,21 (CO); 169,74 (CO); 173,38 (CO). Найдено, %: C 55,90, H 8,76, N 9,11.  $C_{14}H_{26}N_2O_5$ . Вычислено, %: C 55,61, H 8,67, N 9,24.

б). Из 8,76 г *трет*-бутилоксикарбонилглицина и 9,99 г гидрохлорида метилового эфира лейцина получали 10,73 г (71 %) соединения (4),  $[\alpha]_D^{20} = -27,1^\circ$  (c = 1, MeOH).

**Гидрохлориды метиловых эфиров дипептидов.** К раствору 30 ммоль *трет*-бутилоксикар-бонильного производного метилового эфира соответствующего дипептида в 30 мл диоксана добавляли 30 мл 6 н. раствора хлористого водорода в диоксане. Реакционную смесь перемешивали в течение 3 ч и к ней добавляли 150 мл гексана. Выпавший осадок отделяли от маточного раствора, последовательно промывали диэтиловым эфиром, гексаном и сушили при пониженном давлении. Целевые продукты очищали переосаждением из хлористого метилена смесью эфир: гексан (1:1).

Из 11,77 г метилового эфира *трет*-бутилоксикарбониллейцилфенилаланина получали 8,68 г (88 %) гидрохлорида метилового эфира лейцилфенилаланина (7), т. пл. 191–192 °C,  $[\alpha]_D^{20} = +15,2^\circ$  (с = 1,2, MeOH) (т. пл.190,5 °C,  $[\alpha]_D^{20} = +14^\circ$  (с = 1,25, MeOH) [11]). ИК спектр,  $\nu$  см<sup>-1</sup>: 1740, 1660 (С=О); 1542 (NH<sub>амид</sub>). Спектр ЯМР <sup>1</sup>H (CD<sub>3</sub>OD),  $\delta$ , м.д.: 0,98 т (6H, J 6,5 Гц); 1,62–1,76 м (3H); 3,03–3,09 м (1H); 3,16–3,21 м (1H); 3,67 с (3H); 3,89 т (1H, J 7,5 Гц); 4,69 т (1H, J 7,0 Гц); 7,17–7,33 м (5H). Спектр ЯМР <sup>13</sup>С,  $\delta$ , м.д.: 22,13 (СН<sub>3</sub>CH); 23,21 (СН<sub>3</sub>CH); 25,23 (СНСН<sub>3</sub>); 38,01 (СН<sub>2</sub>); 41,67 (СН<sub>2</sub>); 52,78 (СН<sub>3</sub>O); 52,82 (СНСО); 55,66 (СНСО); 128,01 (СН<sub>Ph</sub>); 129,62 (СН<sub>Ph</sub>); 130,21 (СН<sub>Ph</sub>); 138,04 (С<sub>Ph</sub>); 170,84 (СО); 172,98 (СО). Найдено, %: С 58,32, H 7,91, Cl 10,97, N 8,31.  $C_{16}$   $H_{25}$  ClN<sub>2</sub>O<sub>3</sub>. Вычислено, %: С 58,44, H 7,66, Cl 10,78, N 8,52.

Из 9,07 г метилового эфира *трет*-бутилоксикарбониллейцилглицина получали 6,23 г (87 %) гидрохлорида метилового эфира лейцилглицина (8),  $[\alpha]_D^{20} = +34^\circ$  (c = 1,5,  $H_2O$ ). ИК спектр,  $\nu$  см<sup>-1</sup>: 1752, 1674 (C=O); 1552 (NH<sub>амил</sub>). Спектр ЯМР <sup>1</sup>H (CD<sub>3</sub>OD),  $\delta$ , м.д.: 1,01 т (6H, J 6,5  $\Gamma$ ц); 1,66–1,85 м

(3H); 3,73 с (3H); 3,92–4,00 м (2H); 4,06–4,11 м (1H). Спектр ЯМР  $^{13}$ С,  $\delta$ , м.д.: 22,37 (СН $_3$ СН); 22,97 (СН $_3$ СН); 25,29 (СНСН $_3$ ); 41,62 (СН $_2$ ); 41,81 (СН $_2$ ); 52,74 (СН $_3$ О); 52,95 (СНСО); 171,21 (СО); 171,29 (СО). Найдено, %: С 45,11, Н 8,18, СІ 15,01, N 11,46. С $_9$ Н $_{19}$ СІN $_2$ О $_3$ . Вычислено, %: С 45,28, Н 8,02, СІ 14.85, N 11,74.

Из 10,75 г метилового эфира *трет*-бутилоксикарбониллейцилизолейцина получали 7,87 г (89%) гидрохлорида метилового эфира лейцилизолейцина (9), т. пл. 97–99 °C,  $\left[\alpha\right]_D^{20} = -6,2^\circ$  (с = 1, MeOH). ИК спектр, v см<sup>-1</sup>: 1749, 1674 (С=O); 1556 (NH<sub>амид</sub>). Спектр ЯМР <sup>1</sup>H (CD<sub>3</sub>OD),  $\delta$ , м.д.: 0,90–0,97 м (6H); 0,98–1,04 м (6H); 1,24–1,33 м (1H); 1,45–1,55 м (1H); 1,63–1,80 м (3H); 1,87–1,96 м (1H); 3,71 с (3H); 4,03 т (1H, J 7,0 Гп); 4,40 д (1H, J 6,0 Гп). Спектр ЯМР <sup>13</sup>С,  $\delta$ , м.д.: 11,83 (СН<sub>3</sub>CH); 16,01 (СН<sub>3</sub>CH); 22,43 (СН<sub>3</sub>CH); 23,12 (СН<sub>3</sub>CH); 25,27 (СНСН<sub>3</sub>); 26,45 (СН<sub>2</sub>); 38,19 (СНСН<sub>3</sub>); 41,72 (СН<sub>2</sub>); 52,53 (СН<sub>3</sub>O); 52,79 (СНСО); 58,55 (СНСО); 170,95 (СО); 172,95 (СО). Найдено, %: С 52,73, H 9,48, Cl 12,01, N 9,32.  $C_{13}$ H<sub>27</sub>ClN<sub>2</sub>O<sub>3</sub>. Вычислено, %: С 52,96, H 9,23, Cl 12,03, N 9,50.

Из 11,77 г метилового эфира *трет*-бутилоксикарбонилфенилаланиллейцина получали 8,39 г (85 %) гидрохлорида метилового эфира фенилаланиллейцина (**10**), т. пл. 48–51 °C,  $\left[\alpha\right]_D^{20} = -22,2^\circ$  (с = 1,2, H<sub>2</sub>O). ИК спектр, v см<sup>-1</sup>: 1746, 1685 (С=O); 1560 (NH<sub>амид</sub>). Спектр ЯМР <sup>1</sup>H (D<sub>2</sub>O),  $\delta$ , м.д.: 0,88 д (3H, *J* 6,5 Гц); 0,92 д (3H, *J* 6,5 Гц); 1,52–1,66 м (3H); 3,18–3,29 м (2H); 3,73 с (3H); 4,32 т (1H, *J* 7.0 Гц); 4,44 т (1H, *J* 7,5 Гц); 7,29–7,35 м (2H); 7,37–7,47 м (3H). Спектр ЯМР <sup>13</sup>С,  $\delta$ , м.д.: 20,89 (СН<sub>3</sub>CH); 22,03 (СН<sub>3</sub>CH); 24,26 (СНСН<sub>3</sub>); 36,84 (СН<sub>2</sub>); 39,40 (СН<sub>2</sub>); 51,65 (СН<sub>3</sub>O); 53,00 (СНСО); 54,18 (СНСО); 128,05 (СН<sub>рh</sub>); 129,15 (СН<sub>рh</sub>); 129,53 (СН<sub>рh</sub>); 133,86 (С<sub>рh</sub>); 168,91 (СО); 174,06 (СО). Найдено, %: С 58,25, H 7,83, С1 11,04, N 8,33. С<sub>16</sub>H<sub>25</sub>ClN<sub>2</sub>O<sub>3</sub>. Вычислено, %: С 58,44, H 7,66, С1 10,78, N 8,52.

Из 9,07 г метилового эфира *трем*-бутилоксикарбонилглициллейцина получали 6,52 г (91 %) гидрохлорида метилового эфира глициллейцина (11), т. пл. 141–142 °C,  $\left[\alpha\right]_{D}^{20} = -41,3$ ° (c = 1,5, H<sub>2</sub>O). ИК спектр, v см<sup>-1</sup>: 1732, 1691 (С=O); 1561 (NH<sub>амид</sub>). Спектр ЯМР <sup>1</sup>H (D<sub>2</sub>O),  $\delta$ , м.д.: 0,93 д (3H, *J* 6,0 Гц); 0,97 д (3H, *J* 6,0 Гц); 1,65–1,75 м (3H); 3,80 с (3H); 3,92 с (2H); 4,11 т (1H, *J* 7,5 Гц). Спектр ЯМР <sup>13</sup>C,  $\delta$ , м.д.: 21,32 (СH<sub>3</sub>CH); 22,67 (СH<sub>3</sub>CH); 24,96 (СHCH<sub>3</sub>); 39,90 (СH<sub>2</sub>); 40,94 (СH<sub>2</sub>); 52,19 (СH<sub>3</sub>O); 53,62 (СHCO); 167,63 (СО); 175,43 (СО). Найдено, %: С 45,09, H 8,21, Cl 15,09, N 11,52. С<sub>0</sub>H<sub>10</sub>ClN<sub>2</sub>O<sub>3</sub>. Вычислено, %: С 45,28, H 8,02, Cl 14,85, N 11,74.

Из 10,75 г метилового эфира *трет*-бутилоксикарбонилизолейциллейцина получали 7,61 г (86 %) гидрохлорида метилового эфира изолейциллейцина (12), т. пл. 48–49 °C,  $\left[\alpha\right]_{D}^{20} = -7,4^{\circ}$  (с = 1, MeOH). ИК спектр, v см<sup>-1</sup>: 1752, 1675 (С=O); 1550 (NH<sub>амид</sub>). Спектр ЯМР <sup>1</sup>H (CD<sub>3</sub>OD),  $\delta$ , м.д.: 0,90–1,02 м (9H); 1,04–1,11 м (3H); 1,22–1,31 м (1H); 1,55–1,79 м (4H); 1,93–2,02 м (1H); 3,70 с (3H); 3,82 д (1H, J 5,5 Гц); 4,48 к (1H, J 5,0 Гц). Спектр ЯМР <sup>13</sup>С,  $\delta$ , м.д.: 11,76 (СН<sub>3</sub>CH); 15,05 (СН<sub>3</sub>CH); 21,81 (СН<sub>3</sub>CH); 23,26 (СН<sub>3</sub>CH); 25,13 (СН<sub>2</sub>); 25,81 (СНСН<sub>3</sub>); 38,12 (СНСН<sub>3</sub>); 41,15 (СН<sub>2</sub>); 52,32 (СН<sub>3</sub>O); 52,68 (СНСО); 58,82 (СНСО); 169,69 (СО); 173,94 (СО). Найдено, %: C 52,77, H 9,41, C1 12,21, N 9,36.  $C_{13}H_{27}ClN_2O_3$ . Вычислено, %: C 52.96, H 9,23, Cl 12,03, N 9,50.

**Циклодипептиды.** К смеси 20 ммоль гидрохлорида метилового эфира соответствующего дипептида и 40 мл хлористого метилена при интенсивном перемешивании добавляли 2,23 г (22 ммоль) триэтиламина. Реакционную смесь перемешивали 1 ч, фильтровали и растворитель из полученного раствора удаляли при пониженном давлении. Продукт экстрагировали из остатка диоксаном, полученный раствор фильтровали и кипятили в течение 6 ч. Выпавший после охлаждения смеси до комнатной температуры осадок отфильтровывали, промывали диэтиловым эфиром и сушили в вакууме. Очистку соединений проводили перекристаллизацией из воды.

Из 6,58 г гидрохлорида метилового эфира лейцилфенилаланина получали 3,38 г (65 %) ци-кло(лейцилфенилаланила) (13), т. пл. 263–265 °C,  $[\alpha]_D^{20}$  = –12,6° (c = 0,5, Me<sub>2</sub>SO) (т. пл. 267–268 °C,  $[\alpha]_D$  = –15,3° (H<sub>2</sub>O) [15];  $[\alpha]_D^{25}$  = –98,2° (c = 0.2, MeOH) [16]). ИК спектр,  $\nu$  см<sup>-1</sup>: 1681, 1666 (C=O). Спектр ЯМР <sup>1</sup>H [(CD<sub>3</sub>)<sub>2</sub>SO],  $\delta$ , м.д.: 0,06–0,13 м (1H); 0,59 д (3H, J 6,5 Гц); 0,63 д (3H, J 6,5 Гц); 0,71–0,78 м (1H); 1,36–1,46 м (1H); 2,81–2,85 м (1H); 3,10–3,19 м (1H); 3,49–3,57 м (1H); 4,13–4,20 м (1H); 7,10–7,29 м (5H). Спектр ЯМР <sup>13</sup>С,  $\delta$ , м.д.: 21,98 (CH<sub>3</sub>CH); 23,42 (CH<sub>3</sub>CH); 23,53 (CHCH<sub>3</sub>); 39,07 (CH<sub>2</sub>); 44,25 (CH<sub>2</sub>); 52,87 (CHCO); 56,07 (CHCO); 127,35 (CH<sub>Ph</sub>); 128,70 (CH<sub>Ph</sub>); 131,01 (CH<sub>Ph</sub>); 136,68 (C<sub>Ph</sub>); 166,78 (CO); 168,11 (CO). Найдено, %: С 69,36, H 7,91, N 10,53.  $C_{15}$ H<sub>20</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub>. Вычислено, %: С 69,20, H 7,74, N 10,76.

Из 6,58 г гидрохлорида метилового эфира фенилаланиллейцина получали 3,49 г (67 %) цикло(лейцилфенилаланила) (13).

Из 4,77 г гидрохлорида метилового эфира лейцилглицина получали 2,38 г (70 %) цикло(лейцилглицила) (14), т. пл. 224–227 °C,  $[\alpha]_D^{\ 20}=+47,6^\circ$  (c = 0,5, Me<sub>2</sub>SO) (т. пл. 242–249 °C,  $[\alpha]_D=+22,1^\circ$  (H<sub>2</sub>O) [15];  $[\alpha]_D=+32,8^\circ$  (c = 0,5, H<sub>2</sub>O) [17]). ИК спектр, v см<sup>-1</sup>: 1682, 1665 (С=О). Спектр ЯМР <sup>1</sup>H [(CD<sub>3</sub>)<sub>2</sub>SO],  $\delta$ , м.д.: 0,85 д (1H, J 6,5  $\Gamma$ ц); 0,88 д (3H, J 6,5  $\Gamma$ ц); 1,52 т (2H, J 7,0  $\Gamma$ ц); 1,71–1,80 м (1H); 3,59–3,69 м (2H); 3,83 д (1H, J 17  $\Gamma$ ц). Спектр ЯМР <sup>13</sup>С,  $\delta$ , м.д.: 22,38 (CH<sub>3</sub>CH); 23,53 (CH<sub>3</sub>CH); 24,24 (CHCH<sub>3</sub>); 42,78 (CH<sub>2</sub>); 44,87 (CH<sub>2</sub>); 53,54 (CHCO); 56,07 (CHCO); 166,99 (CO); 169,34 (CO). Найдено, %: C 56,66, H 8,42, N 16,25.  $C_8$ H<sub>14</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub>. Вычислено, %: C 56,45, H 8,29, N 16,46.

Из 4,77 г гидрохлорида метилового эфира глициллейцина получали 2,45 г (72 %) цикло(лейцилглицила) (14).

Из 5,90 г гидрохлорида метилового эфира лейцилизолейцина получали 3,89 г (86 %) ци-кло(лейцилизолейцила) (15), т. пл. 241–243 °C,  $\left[\alpha\right]_D^{20}$  = + 94,7° (c = 0,5, Me<sub>2</sub>SO) ( $\left[\alpha\right]_D^{25}$  = -56,5° (c = 0,1, MeOH) [16]). ИК спектр, v см<sup>-1</sup>: 1680, 1661 (C=O). Спектр ЯМР <sup>1</sup>H [(CD<sub>3</sub>)<sub>2</sub>SO],  $\delta$ , м.д.: 0,80–0,93 м (12H); 1,10–1,23 м (1H); 1,34–1,47 м (2H); 1,56–1,66 м (1H); 1,74–1,90 м (2H); 3,67–3,80 м (2H). Спектр ЯМР <sup>13</sup>С,  $\delta$ , м.д.: 12,37 (CH<sub>3</sub>CH); 15,76 (CH<sub>3</sub>CH); 22,36 (CH<sub>3</sub>CH); 23,69 (CH<sub>3</sub>CH); 24,16 (CHCH<sub>3</sub>); 24,93 (CH<sub>2</sub>); 38,90 (CHCH<sub>3</sub>); 44,28 (CH<sub>2</sub>); 52,94 (CHCO); 59,41 (CHCO); 167,46 (CO); 168,98 (CO). Найдено, %: C 63,85, H 9,74, N 12,53. C<sub>12</sub>H<sub>22</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub>. Вычислено, %: C 63,8, H 9,80, N 12,38.

Из 5,90 г гидрохлорида метилового эфира изолейциллейцина получали 3,67 (81 %) цикло(лейцилизолейцила) (15).

## Список использованных источников

- 1. Prasad, C. Bioactive cyclic dipeptides / C. Prasad // Peptides. 1995. Vol. 16, N 1. P. 151–164. https://doi.org/10.1016/0196-9781(94)00017-Z
- 2. de Carvalho, M. P. Antimicrobial and biofilm inhibiting diketopiperazines / M. P. de Carvalho, W. R. Abraham // Curr. Med. Chem. 2012. Vol. 19, N 21. P. 3564–3577. https://doi.org/10.2174/092986712801323243
- 3. Cyclo(L-leucyl-L-prolyl) produced by Achromobacter xylosoxidans inhibits aflatoxin production by Aspergillus parasiticus / P. S. Yan [et al.] // Appl. Environ. Microbiol. 2004. Vol. 70, N 12. P. 7466–7473. https://doi.org/10.1128/AEM.70.12.7466–7473.2004
- 4. Kumar, S. N. Purification of an antifungal compound, cyclo(L-Pro-D-Leu) for cereals produced by Bacillus cereus subsp. thuringiensis associated with entomopathogenic nematode / S. N. Kumar, C. Mohandas, B. Nambisan // Microbiol. Res. 2013. Vol. 168, N 5. P. 278–288. https://doi.org/10.1016/j.micres.2012.12.003
- 5. Selected cyclic dipeptides inhibit cancer cell growth and induce apoptosis in HT-29 colon cancer cells / S. C. Brauns [et al.] // Anticancer Res. 2004. Vol. 54, N 3a. P. 1713–1719.
- 6. The biological activity of selected cyclic dipeptides / P. J. Milne [et al.] // J. Pharm. Pharmacol. 1998. Vol. 50, N 12. P. 1331–1337. https://doi.org/10.1111/j.2042-7158.1998.tb03355.x
- 7. Синтез L-лейцил-L-изолейцинаи L-изолейцил-L-лейцина / В. А. Гайдукевич [идр.] // ЖОРХ. -2015. − Т. 51, № 5. − С. 637-640.
- 8. Li, J. A Convenient Synthesis of amino acid methyl esters / J. Li, Y. Sha // Molecules. 2008. Vol. 13, N 5. P. 1111–1119. https://doi.org/10.3390/molecules13051111
- 9. Гершкович А. А. Синтез пептидов. Реагенты и методы / А. А. Гершкович, В. К. Кибирев. Кіев: Наук. думка, 1987.-264с.
- 10. Bodanszky, M. The practice of peptide synthesis / M. Bodanszky, A. Bodanszky. 2nd, rev. ed. p. cm. Berlin; Heidelberg: Springer-Verlag, 1994. P. 119–120. https://doi.org/10.1007/978-3-642-85055-4\_11
- 11. Synthesis of chemotaxic tripeptide analogs containing L- and D-(S-trifluoromethyl)-homocysteine and having hypotensive activity / V. V. Ryakhovskii [et al.] // Pharmaceut. Chem. J. 1992. Vol. 26, N 2. P. 157–162. https://doi.org/10.1007/BF00766457
- 12. Houben-Weyl methods of organic chemistry / ed.: E. Müller [et al.]. 4th Ed. Stuttgart: Georg Thieme Verlag KG, 1974. Vol. XV/2: Synthesis of peptides II (including the chemistry of protection groups). 121 p.
  - 13. Amino acid 1,2-diketo derivatives as renin inhibitors: pat. EP 0296581A2 / P. V. Dinesh. Publ. date 04. 11.1989.
- 14. Dahiya, R. Synthesis, characterization and biological evaluation of a glycine-rich peptide Cherimolacyclopeptide E / R. Dahiya // J. Chil. Chem. Soc. 2007. Vol. 52, N 3. P. 1224–1229. https://doi.org/10.4067/S0717-97072007000300006
- 15. Pickenhagen, W. Identification of the bitter principle of cocoa / W. Pickenhagen, P. Dietrich // Helv. Chim. Acta. 1975. Vol. 58, N 4. P. 1078–1086. https://doi.org/10.1002/hlca.19750580411
- 16. Furukawa, T. Cyclic dipeptides exhibit potency for scavenging radicals/ T. Furukawa [et al.] // Bioorg. Med. Chem. 2012. Vol. 20, N 6. P. 2002–2009. https://doi.org/ 10.1016/j.bmc.2012.01.050
- 17. Kanzaki, H. Novel diketopiperazine metabolism in a microorganism: two-step hydrolysis of cyclo(Gly-Leu) to amino acids and preliminary characterization of cyclo(Gly-Leu) hydrolase and dipeptidase / H. Kanzaki [et al.] // J. Biosci. Bioeng. 2000. Vol. 89, N 6. P. 602–605. https://doi.org/10.1016/S1389-1723(00)80064-X

## References

- 1. Prasad C. Bioactive cyclic dipeptides. Peptides, 1995, vol. 16, no. 1, pp. 151–164. https://doi.org/10.1016/0196-9781(94)00017-Z
- 2. de Carvalho M. P.Antimicrobial and biofilm inhibiting diketopiperazines. *Current Medicinal Chemistry*, 2012, vol. 19, no. 21, pp. 3564–3577. https://doi.org/10.2174/092986712801323243
- 3. Yan P.-Sh., Song Y., Sakuno E., Nakajima H., Nakagawa H., Yabe K. Cyclo(L-leucyl-L-prolyl) produced by Achromobacter xylosoxidans inhibits aflatoxin production by Aspergillus parasiticus. *Applied and Environmental Microbiology*, 2004, vol. 70, no. 12, pp. 7466–7473. https://doi.org/10.1128/AEM.70.12.7466–7473.2004
- 4. Kumar S. N., Mohandas C., Nambisan B. Purification of an antifungal compound, cyclo(L-Pro-D-Leu) for cereals producedby Bacillus cereus subsp. thuringiensis associated with entomopathogenicnematode. *Microbiological Research*, 2013, vol. 168, no. 5, pp. 278–288. https://doi.org/10.1016/j.micres.2012.12.003
- 5. Brauns S. C., Milne P. R., van de Venter M. Selected cyclic dipeptides inhibit cancer cell growth and induce apoptosis in HT-29 colon cancer cells. *Anticancer research*, 2004, vol. 54, no. 3a, pp. 1713–1719.
- 6. MilneP. J., HuntA. L., RostollK., van der WaltJ. J., GrazC. J. The biological activity of selected cyclic dipeptides. *Journal of Pharmacy and Pharmacology*, 1998, vol. 50, no. 12, pp. 1331–1337. https://doi.org/10.1111/j.2042-7158.1998.tb03355.x
- 7. Gaidukevich V. A., Gordashnikova E. I., Knizhnikov V. A., Popova L. A. Synthesis of L-leucyl-L-isoleucine and L-isoleucyl-L-leucine. *Russian Journal of Organic Chemistry*, 2015, vol. 51, no. 5, pp. 615–618. https://doi.org/10.1134/s1070428015050048
- 8. Li J., Sha Y. Convenient Synthesis of amino acid methyl esters. *Molecules*, 2008, vol. 13, no. 5, pp. 1111–1119. https://doi.org/10.3390/molecules13051111
- 9. Gershkovich A. A., Kibirev V. K. *The synthesis of peptides. Reagents and Methods*. Kiev, Naukova dumka Publ., 1987. 264 p. (in Russian).
- 10. Bodanszky M., Bodanszky A. *The practice of peptide synthesis*. 2 nd ed. Berlin, Heidelberg, Springer-Verlag, 1994, pp. 119–120. https://doi.org/10.1007/978-3-642-85055-4 11
- 11. Ryakhovskii V. V., Agafonov S. V., Vinogradova O. B., Kosyrev Yu. M., Kiselevskii M. V., Dobryanskii V. S. Synthesis of chemotaxic tripeptide analogs containing L- and D-(S-trifluoromethyl)-homocysteine and having hypotensive activity. *Pharmaceutical Chemistry Journal*, 1992, vol. 26, no. 2, pp. 157–162. https://doi.org/10.1007/BF00766457
- 12. Müller E., Bayer O., Stoltz, Meerwein H., Ziegler K. Houben-Weyl methods of organic chemistry. Vol. XV/2 Synthesis of peptides II (including the chemistry of protection groups). Stuttgart, Georg Thieme Verlag KG, 1974, p. 121.
  - 13. Dinesh V. P. Amino acid 1,2-diketo derivatives as renin inhibitors. Patent EP no. 0296581A2. Publ. date 04 November 1989.
- 14. Dahiya R. Synthesis, characterization and biological evaluation of a glycine-rich peptide Cherimolacyclopeptide E. *Journal of the Chilean Chemical Society*, 2007, vol. 52, no. 3, pp. 1224–1229. https://doi.org/10.4067/S0717-97072007000300006
- 15. Pickenhagen W., Dietrich P. Identification of the bitter principle of cocoa. *Helvetica Chimica Acta*, 1975, vol. 58, no. 4, pp. 1078–1086. https://doi.org/10.1002/hlca.19750580411
- 16. Furukawa T., AkutagawaT., FunataniH., UchidaT., HottaY., NiwaM., TakayaY. Cyclic dipeptides exhibit potency for scavenging radicals. *Bioorganic and Medicinal Chemistry*, 2012, vol. 20, no. 6, pp. 2002–2009. https://doi.org/ 10.1016/j. bmc.2012.01.050
- 17. Kanzaki H., Mizuta N., Nitoda T., Kawazu K. Novel diketopiperazine metabolism in a microorganism: two-step hydrolysis of cyclo(Gly-Leu) to amino acids and preliminary characterization of cyclo(Gly-Leu) hydrolase and dipeptidase. *Journal of Bioscience and Bioengineering*, 2000, vol. 89, no. 6, pp. 602–605. https://doi.org/10.1016/S1389-1723(00)80064-X

# Информация об авторах

Гайдукевич Вероника Александровна — науч. сотрудник. Институт физико-органической химии, Национальная академия наук Беларуси (ул. Сурганова, 13, 220072, Минск, Республика Беларусь). E-mail: veronika\_haid-ukevich@mail.ru

Попова Людмила Александровна — ст. науч. сотрудник. Институт физико-органической химии, Национальная академия наук Беларуси (ул. Сурганова, 13, 220072, Минск, Республика Беларусь)

Курман Петр Владимирович — канд. хим. наук, вед. науч. сотрудник. Институт биоорганической химии, Национальная академия наук Беларуси (ул. Акад. В. Ф. Купревича, 5/2, 220141, Минск, Республика Беларусь). E-mail: peter kurman@tut.by

Книжников Валерий Алексеевич — д-р хим. наук, зав. лаб. Институт физико-органической химии, Национальная академия наук Беларуси (ул. Сурганова, 13, 220072, Минск, Республика Беларусь). E-mail: knizh@ifoch.basnet.by

# Information about the authors

Veranika A. Haidukevich – Researcher. Institute of Physical Organic Chemistry, National Academy of Sciences of Belarus (13, Surganov Str., 220072, Minsk, Republic of Belarus). E-mail: veronika haidukevich@mail.ru

Ludmila A. Popova – Senior Researcher. Institute of Physical Organic Chemistry, National Academy of Sciences of Belarus (13, Surganov Str., 220072, Minsk, Republic of Belarus)

Peter V. Kurman – Ph. D. (Chemistry), Leading Researcher. Institute of Bioorganic Chemistry, National Academy of Sciences of Belarus (5/2, Academician V. F. Kuprevich Str., 220141, Minsk, Republic of Belarus). E-mail: peter\_kurman@tut.by

Valeriy A. Knizhnikov – D. Sc. (Chemistry), Head of the Laboratory. Institute of Physical Organic Chemistry, National Academy of Sciences of Belarus (13, Surganov Str., 220072, Minsk, Republic of Belarus). E-mail: knizh@ifoch. bas-net.by