

# Поиск новых лекарственных средств

© Коллектив авторов, 2016

Т. А. Гудашева, К. Н. Колясникова, Е. А. Кузнецова, С. А. Литвинова,  
Н. Н. Золотов, Т. А. Воронина, Р. У. Островская, С. Б. Середенин

## ЭТИЛОВЫЙ ЭФИР *N*-ФЕНИЛАЦЕТИЛ-ГЛИЦИЛ-*L*-ПРОЛИНА МЕТАБОЛИЗИРУЕТСЯ ДО ЦИКЛО-*L*-ПРОЛИЛГЛИЦИНА, ПРОЯВЛЯЯ СХОДНЫЙ СПЕКТР НЕЙРОПСИХОТРОПНОЙ АКТИВНОСТИ

ФГБНУ “НИИ фармакологии им. В. В. Закусова”, Россия, 125315, Москва, Балтийская ул., д. 8.

Ранее сконструированный в качестве пептидного прообраза пирацетама цикло-*L*-пролилглицин (ЦПГ) обнаружен нами в мозге крыс в качестве эндогенного соединения, обладающего свойствами ноотропа и анксиолитика. В настоящей работе синтезирован этиловый эфир *N*-фенилацетилглицил-*L*-пролина (ГЗК-111). Показано, что ГЗК-111 метаболизируется до ЦПГ и проявляет ноотропную, анксиолитическую и антигипоксическую виды активности, характерные для ЦПГ, в дозах 0,1 – 1,5 мг/кг внутрибрюшно. Эффекты ГЗК-111, как и ЦПГ, стереоселективны. Активны только *L*-энантиомеры. ГЗК-111 рассматривается как пролекарство, стимулирующее когнитивные функции, с анксиолитическим компонентом действия.

**Ключевые слова:** цикло-пролилглицин; замещенный глипролин; ноотропная активность; анксиолитическая активность; антигипоксическая активность; стереоспецифичность фармакологического эффекта; пролекарство.

Цикло-*L*-пролилглицин (ЦПГ) был сконструирован как предполагаемый пептидный прообраз классического ноотропного препарата пирацетама [1]. ЦПГ оказался подобен пирацетаму не только по структуре, но и по основным фармакологическим эффектам, и при системном введении обладал ноотропной [2], анксиолитической [3, 4], антигипоксической [5] и нейропротективной [5, 6] активностью в дозах, в 100 – 1000 раз меньших, чем пирацетам. Позднее ЦПГ был обнаружен в мозге интактных крыс как эндогенное соединение в микромолярной концентрации [7]. Фармакологические исследования выявили его свойства регулятора памяти и тревоги [8].

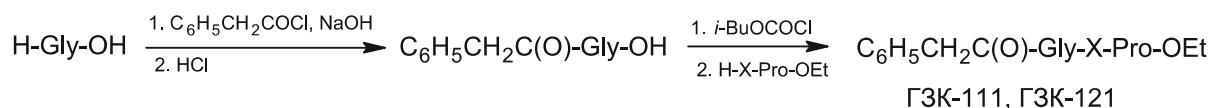
При изучении биотрансформации сконструированного ранее в НИИ фармакологии им. В. В. Закусова оригинального ноотропного препарата ноопепта — этилового эфира *N*-фенилацетил-*L*-пролилглицина [9 – 12] — ЦПГ был обнаружен в крови и мозге крыс в качестве его основного метаболита, который, по-видимому, образуется при энзиматическом отщеплении фенилацетильного радикала с последующей внутримолекулярной циклизацией [13].

Известно [14, 15], что наличие имидной связи при пролине, которая имеет место в дипептидной последо-

вательности Gly-Pro и отсутствует в Pro-Gly, увеличивает долю цисоидной пептидной связи. Цисоидная конформация дипептида Gly-Pro, в свою очередь, способствует его циклизации [16, 17]. Мы предположили, что проявление эффектов ЦПГ может быть более выражено у замещенного дипептида с последовательностью Gly-Pro, чем у ноопепта, содержащего последовательность Pro-Gly.

Для подтверждения этой гипотезы в данной работе мы синтезировали замещенный глипролин — этиловый эфир *N*-фенилацетил-глицил-*L*-пролина (ГЗК-111), подтвердили образование ЦПГ при метаболизме ГЗК-111 в присутствии ферментов плазмы крови и показали наличие у ГЗК-111 стереоспецифичной ноотропной, анксиолитической и антигипоксической видов активности, характерных для ЦПГ.

Энантиомеры этилового эфира *N*-фенилацетилглицилпролина получали (схема) методом смешанных ангидридов с использованием изобутилхлорформиата в условиях Андерсона [18]. В качестве карбоксильной компоненты использовали *N*-фенилацетилглицин, полученный из глицина и хлорангидрида фенилуксусной кислоты по Шоттен — Бауману [19], а в качестве аминокомпоненты — соответствующий энантиomer эти-



ГЗК-111: X = L; ГЗК-121: X = D

**Схема.** Синтез энантиомеров этилового эфира *N*-фенилацетилглицилпролина.

Таблица 1  
Эффекты соединений ГЗК-111 и ГЗК-121 в teste УРПИ на крысах

Соединение	Доза, мг/кг, внутрибрюшинно	Латентный период, с			Активность, %
		контроль	амнезия	амнезия + соединение	
<i>L</i> -ЦПГ [2]	0,05	91 ± 34	19 ± 8°	25 ± 7	+ 8
	0,1	91 ± 34	19 ± 8°	73 ± 26*	+ 75*
	1,0	91 ± 34	19 ± 8°	43 ± 19*	+ 33*
<i>D</i> -ЦПГ [22]	0,1	113 ± 12	48 ± 11°	27 ± 8*	- 32*
ГЗК-111	0,1	180 ± 0	129 ± 28°	169 ± 10*	+ 76*
	0,5	180 ± 0	100 ± 25°	176 ± 6*	+ 95*
	1,0	180 ± 0	129 ± 28°	179 ± 2*	+ 98*
ГЗК-121	0,5	180 ± 0	95 ± 31°	133 ± 23	+ 44

°  $p < 0,05$  относительно контроля (U-тест);

\*  $p < 0,05$  относительно группы животных, получивших амнезию (U-тест);  
в каждой группе было не менее 10 животных.

лового эфира пролина, которые получали в абсолютном этаноле в присутствии хлористого тионила по методу Бреннера [20].

Была изучена биотрансформация синтезированного ГЗК-111 ферментами крови *in vitro*. Исходная плазма содержала эндогенный ЦПГ в концентрации 1 мкМ (рассчитано с использованием калибровочной кривой). При инкубации ГЗК-111 с плазмой при 37 °C в течение 10 ч по данным обращеннофазовой (ОФ) ВЭЖХ наблюдалось образование дополнительного количества ЦПГ и соединения с открытой карбоксильной группой, *N*-фенилацетилглицил-*L*-пролина (см. рисунок). Других метаболитов найдено не было. Таким образом, в присутствии ферментов плазмы крови из ГЗК-111 действительно образуется ЦПГ.

Исходя из ранее установленных фармакологических эффектов ЦПГ, была изучена нейропсихотропная активность ГЗК-111: антиамнестическая, анксиолитическая и антигипоксическая.

Антиамнестическое действие ГЗК-111 оценивали по его способности предотвращать нарушение воспроизведения условного рефлекса пассивного избегания (УРПИ), вызываемое электроконвульсивным шоком (ЭКШ) по методу Ader [21]. Проведенные исследования показали, что ГЗК-111 обладает антиамнестической активностью в дозах 0,1; 0,5 и 1 мг/кг внутрибрюшинно (см. табл. 1), т.е. по крайней мере в том же интервале доз, что и ЦПГ. Стереоизомер этиловый эфир *N*-фенилацетилглицил-*D*-пролина (ГЗК-121), в отличие от *L*-изомера, не обладал антиамнестической активностью.

Анксиолитическую активность ГЗК-111 изучали в дозах 0,75; 1,5 и 3 мг/кг с использованием метода приподнятого крестообразного лабиринта (ПКЛ) по Pellow [23]. Достоверный анксиолитический эффект наблюдался в дозе 1,5 мг/кг внутрибрюшинно. ГЗК-111 увеличивал время пребывания крыс в открытых рукавах в 12 раз по сравнению с контролем, что сравнимо с эффектом ЦПГ. Энантиомер ГЗК-121 в дозе 1,5 мг/кг был неактивен (см. табл. 2).

Антигипоксическая активность ГЗК-111 изучена в teste нормобарической гипоксии с гиперкарпнией [23] в дозах 0,1; 0,5 и 1 мг/кг при внутрибрюшинном введении за 60 мин до тестирования. Выявлено, что соединение ГЗК-111, как и ЦПГ, проявляет антигипоксический эффект в дозе 0,5 мг/кг внутрибрюшинно, достоверно увеличивая продолжительность жизни животных (см. табл. 3). Стереоизомер ГЗК-121 в дозах 0,1, 0,5 и 1 мг/кг в этом teste не проявлял антигипоксической активности.

Эффекты ГЗК-111 и ГЗК-121 в teste ПКЛ на крысах

Соединение	Доза, мг/кг, внутрибрюшинно	Число заходов в открытые рукава		Время пребывания в открытых рукавах	
		n	%	c	%
<i>L</i> -ЦПГ [3]	контроль 1	0,20	100	2,15	100
	0,1	1,79*	895*	13,8*	641*
	1,0	0,25	125	1,46	68
	контроль 2	0,58	100	6,38	100
	0,05	1,60**	276**	57,4**	900**
<i>D</i> -ЦПГ [3]	0,2	1,50	259	19,3	303
	контроль	0,20	100	2,15	100
	0,05	0,34	170	3,87	180
	0,1	0,26	132	2,58	120
ГЗК-111	контроль	0,9 ± 0,6	100	4,8 ± 2,5	100
	0,75	1,3 ± 0,5	170	14,8 ± 7,0	180
	1,50	3,2 ± 1,1	355	58,2 ± 13,3**	1212**
	3,0	1,0 ± 0,5	132	6,4 ± 2,9	120
	контроль	0,2 ± 0,2	100	4,1 ± 1,5	100
ГЗК-121	1,5	0,2 ± 0,2	100	4,7 ± 1,5	114

\*  $p < 0,05$ ; \*\*  $p < 0,01$  по сравнению с контролем (U-тест); в каждой группе было по 10 животных.

Таким образом, ГЗК-111 можно рассматривать как “пролекарство” ЦПГ. Он проявляет характерные для последнего ноотропную, анксиолитическую и антигипоксическую активность. Эти виды активности ГЗК-111, как и ЦПГ, проявляют стереоселективно. ГЗК-111 может стать основой для развития нового дипептидного ноотропа и анксиолитика.

### Экспериментальная химическая часть

В работе использовали коммерческие аминокислоты (Sigma, Reanal). Используемые растворители очищали и сушили стандартными методами. Температуру плавления определяли в открытых капиллярах на приборе Optimelt MPA100 (Stanford Research Systems, США) и не корректировали.  $^1\text{H}$  ЯМР-спектры регистрировали в растворах диметилсульфоксида- $d_6$  (ДМСО- $d_6$ ) или ДМСО- $d_6$  —  $\text{CF}_3\text{COOD}$  в шкале  $\delta$ , м.д. ( $J$ , Гц) на спектрометре AC-250 (Bruker, Германия) с рабочей частотой 250 МГц и Fourier 300 (Bruker, Германия) с рабочей частотой 300 МГц. В качестве внутреннего стандарта использовали тетраметилсилан. Удельное оптическое вращение измеряли на поляриметре ADP 440 Polarimeter (Bellingham + Stanley Ltd., Англия). ТСХ проводили на пластинках Kieselgel 60 G/F254 (Merck, Германия) в системах бутанол — уксусная кислота — вода, 4:1:1 (А), 2-пропанол — водный аммиак 7:3 (Б), диоксан — вода 9:1 (В). Аминосодержащие соединения обнаруживали нингидрином, соединения с амидными группами — в парах йода, соединения с открытой карбоксильной группой — бромкрезоловым зеленым, содержащие ароматические группы — в УФ-лучах. Элементный анализ проводили на приборе для определения углерода и водорода с 4 электрическими печами (600 – 900 °C, тип МА-Г/6Р, завод ЛЭТО, Россия) в токе кислорода и на аппарате для определения азота с 3 такими же электрическими печами в токе углекислого газа. Данные элементного анализа соединений относительно процентного содержания С, Н и N отклоняются от теоретических не более чем на 0,4 %.

Для ВЭЖХ в качестве стандартов использовали цикло-L-пролилглицин и N-фенилацетилглицил-L-пролин, синтезированные в отделе химии лекарственных средств НИИ фармакологии им. В. В. Закусова.

**$\text{C}_6\text{H}_5\text{-CH}_2\text{-C(O)-Gly-OH}$ .** К раствору 7,5 г (100 ммоль) глицина в 25 мл 4 М NaOH при –10 °C при интенсивном перемешивании прибавляют 13,24 мл (100 моль) фенилацетилхлорида и 25 мл 4 М NaOH. Далее реакционную смесь перемешивают при охлаждении в течение 30 мин, потом снимают внешнее охлаждение и экстрагируют примеси и непрореагировавший хлорангидрид этилацетатом (3 × 15 мл). Затем раствор подкисляют 4 М HCl до pH 2 – 3 по универсальному индикатору, выпавший осадок отфильтровывают, промывают водой и сушат на воздухе в течение 1 сут. Получают 5,83 г (30 %) N-фенилацетилглицина; т. пл. 143 – 144 °C;  $R_f$  0,8 (А). ПМР-спектр (ДМСО- $d_6$  +  $\text{CF}_3\text{COOD}$ )  $\delta$ , м.д.: 3,47 (с, 2H,  $\text{CH}_2\text{Ar}$ ), 3,76 (д,  $J$  6,0 Гц, 2H,  $\text{CH}_2\text{ Gly}$ ), 7,27 (м, 5H, ArH), 8,40 (т,  $J$  6,0 Гц, 1H, NH Gly). Лит. данные [26]: т. пл. 138 – 143 °C.

**H-L-Pro-OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub> · HCl.** К 60 мл абсолютного этанола, охлаждённого до –20 °C, прибавляют по каплям 2,54 мл (35 ммоль) тионилхлорида и порциями вносят 2 г (17,5 ммоль) L-пролина. Далее реакционную смесь перемешивают в течение 2 ч при –5 °C и 2 ч при комнатной температуре. Растворитель удаляют в вакууме; эту операцию повторяют дважды, каждый раз добавляя 30 мл абсолютного этанола. Получают 2,4 г (77 %) хлоргидрата этилового эфира L-пролина в виде масла.  $[\alpha]_D^{23}$  – 43° (с 3, этанол);  $R_f$  0,75 (Б). ПМР-спектр (ДМСО- $d_6$ )  $\delta$ , м.д.: 1,19 (м, 3H,  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{O}$ ), 1,8 – 2,1 (м, 4H,  $\text{C}^\gamma\text{H}_2$  Pro,  $\text{C}^\beta\text{H}_2$  Pro), 3,2 (м, 2H,  $\text{C}^\delta\text{H}_2$  Pro), 4,2 (м, 2H,  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{O}$ ), 4,5 (м, 1H,  $\text{C}^\alpha\text{H}$  Pro), 9,9 (уш.с., 1H, NH). Лит. данные [27]: масло;  $[\alpha]_D^{23}$  – 44,8° (с 3,03, этанол).

**H-D-Pro-OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub> · HCl.** Получают аналогично H-L-Pro-OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub> · HCl из D-пролина.  $[\alpha]_D^{23}$  + 42,0° (с 3, этанол);  $R_f$  0,75 (Б). ПМР-спектр (ДМСО- $d_6$ )  $\delta$ , м.д.: 1,18 (м, 3H,  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{O}$ ), 1,8 – 2,1 (м, 4H,  $\text{C}^\gamma\text{H}_2$  Pro,  $\text{C}^\beta\text{H}_2$  Pro), 3,19 (м, 2H,  $\text{C}^\delta\text{H}_2$  Pro), 4,2 (м, 2H,  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{O}$ ), 4,5 (м, 1H,  $\text{C}^\alpha\text{H}$  Pro), 9,9 (уш.с., 1H, NH). Лит. данные [27]: масло;  $[\alpha]_D^{23}$  + 44,16° (с 3,03, этанол).

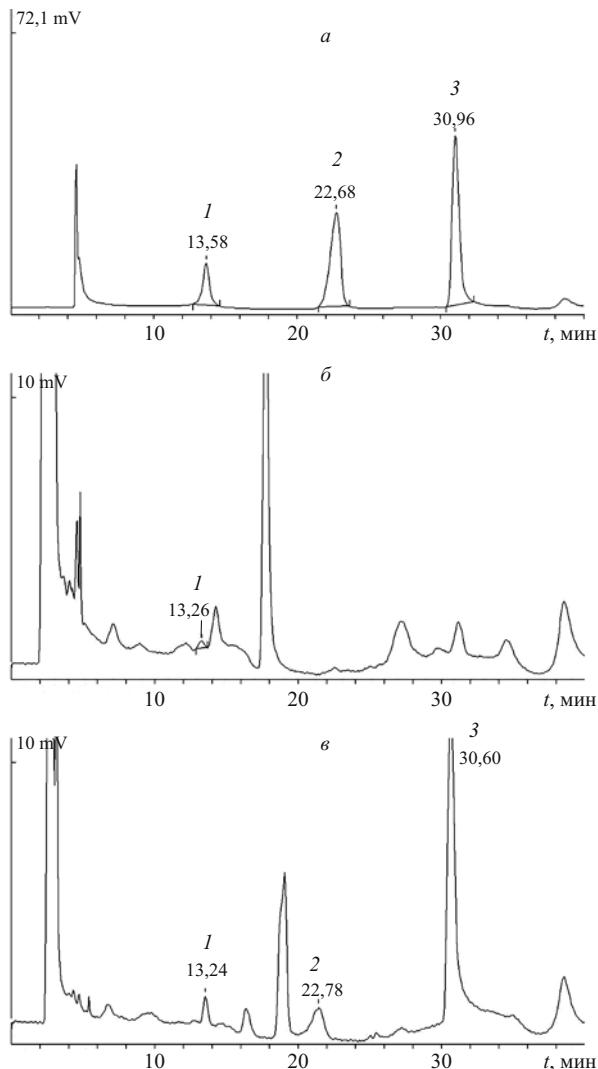
**$\text{C}_6\text{H}_5\text{-CH}_2\text{-C(O)-Gly-L-Pro-OEt}$  (ГЗК-111).** 1,93 г (10 ммоль) N-фенилацетилглицина растворяют в 10 мл сухого диметилформамида (ДМФА). При –10 °C при интенсивном перемешивании одновременно прибавляют 1,35 мл (10 ммоль) изобутилхлорформиата и

Таблица 3  
Эффекты соединений ГЗК-111 и ГЗК-121 в teste нормобарической гипоксии с гиперкапнией в гермообъеме на мышах

Соединение	Доза, мг/кг внутрибрюшинно			
	контроль	0,1	0,5	1,0
Время жизни, мин				
L-ЦПГ [5]	20,9 ± 0,6	20,2 ± 0,8	<b>24,0 ± 0,7*</b>	<b>25,0 ± 1,6**</b>
D-ЦПГ [25]	21,8 ± 1,7	23,3 ± 1,5	22,7 ± 0,5	22,3 ± 1,4
ГЗК-111	27,1 ± 0,9	25,2 ± 0,5	<b>30,2 ± 0,7*</b>	26,2 ± 0,3
ГЗК-121	25,8 ± 0,8	23,9 ± 0,7	26,0 ± 0,7	23,5 ± 0,8

Опыты выполнены на белых беспородных мышах-самцах. В каждой группе было не менее 10 животных.

\*  $p < 0,05$ ; \*\*  $p < 0,01$  по сравнению с контролем (U-тест).



Изучение метаболизма ГЗК-111 в плазме крови методом ВЭЖХ. а) Стандарты: 1 — цикло-L-пролилглицин, 2 — N-фенилакетилглицил-L-пролин, 3 — ГЗК-111. б) Контрольная плазма крови. в) Плазма крови + ГЗК111, инкубация 10 ч.

1,1 мл (10 ммоль) *N*-метилморфорфолина. После 2 – 3 мин перемешивания прибавляют по каплям раствор 1,79 г (10 ммоль) хлоргидрата этилового эфира пролина и 1,1 мл (10 ммоль) *N*-метилморфорфолина в 15 мл ДМФА. Реакционную смесь перемешивают 30 мин при – 10 °С, далее снимают внешнее охлаждение и перемешивают 1 ч при комнатной температуре. Осадок отфильтровывают, фильтрат упаривают в вакууме, остаток растворяют в 25 мл CHCl<sub>3</sub>, раствор последовательно промывают 3 % NaHCO<sub>3</sub> (3 × 7 мл), водой (3 × 7 мл), 1 М раствором HCl (3 × 7 мл) и вновь водой (3 × 7 мл), сушат над сульфатом натрия, осушитель отфильтровывают, фильтрат упаривают на роторном испарителе. Получают 2,87 г (90 %) хроматографически гомогенного продукта в виде масла оранжевого цвета, кристаллизуют из смеси этилацетата и диэтилового эфира. Т. пл. 111 – 112 °С; [α]<sub>D</sub><sup>23</sup> – 90,0° (с 1, вода); R<sub>f</sub> = 0,80 (В). ПМР-спектр (ДМСО-d<sub>6</sub>) δ, м.д.: 1,2 (м, 3Н, CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>O), 1,8 – 2,1 (м, 4Н, C<sup>7</sup>H<sub>2</sub> Pro, C<sup>B</sup>H<sub>2</sub> Pro), 3,5 (с, 2Н, CH<sub>2</sub>Ar), 3,6 (м, 2Н, C<sup>8</sup>H<sub>2</sub> Pro), 3,86 и 4,0 (2 дд, J 17,6 Гц, J 5,6 Гц, 2Н, C<sup>a</sup>H<sub>2</sub> Gly), 4,2 (м, 2Н, CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>O), 4,5 (дд, J 4,0 Гц, J 8,5 Гц, 1Н, C<sup>a</sup>H Pro), 6,4 (ущ. т, J 5,6 Гц, 1Н, NH), 7,3 (м, 5Н, ArH). C<sub>17</sub>H<sub>22</sub>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub>.

dd, J 17,6 Гц, J 5,6 Гц, 2Н, C<sup>a</sup>H<sub>2</sub> Gly), 4,2 (м, 2Н, CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>O), 4,5 (дд, J 4,0 Гц, J 8,5 Гц, 1Н, C<sup>a</sup>H Pro), 6,4 (ущ. т, J 5,6 Гц, 1Н, NH), 7,3 (м, 5Н, ArH). C<sub>17</sub>H<sub>22</sub>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub>.

**C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>-CH<sub>2</sub>-C(O)-Gly-D-Pro-OEt (ГЗК-121).** Получают аналогично L-энантиомеру. Выход 64 %. Т. пл. 112 – 113 °С; [α]<sub>D</sub><sup>23</sup> + 90,0° (с 1, вода); R<sub>f</sub> = 0,80 (В). ПМР-спектр (ДМСО-d<sub>6</sub>) δ, м.д.: 1,2 (м, 3Н, CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>O), 1,85 – 2,2 (м, 4Н, C<sup>7</sup>H<sub>2</sub> Pro, C<sup>B</sup>H<sub>2</sub> Pro), 3,5 (с, 2Н, CH<sub>2</sub>Ar), 3,6 (м, 2Н, C<sup>8</sup>H<sub>2</sub> Pro), 3,86 и 4,0 (2 дд, J 17,6 Гц, J 5,6 Гц, 2Н, C<sup>a</sup>H<sub>2</sub> Gly), 4,2 (м, 2Н, CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>O), 4,5 (дд, J 4,0 Гц, J 8,5 Гц, 1Н, C<sup>a</sup>H Pro), 6,4 (ущ. т, J 5,6 Гц, 1Н, NH), 7,3 (м, 5Н, ArH). C<sub>17</sub>H<sub>22</sub>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub>.

### Экспериментальная биологическая часть

Изучение **биологической активности *in vivo*** проводили на белых беспородных крысах-самцах массой 200 – 270 г (ноотропное и анксиолитическое действие) и белых беспородных мышах-самцах массой 25 – 28 г (антигипоксическое действие) (питомник “Столбовая”). Животных содержали в виварии при свободном доступе к пище и воде. Соблюдались этические правила гуманного обращения с животными, изложенные в директивах Совета европейского сообщества 86/609/EEC. Содержание животных соответствовало правилам лабораторной практики при проведении доклинических исследований в РФ (ГОСТ 351.000.3-96 и 51000.4-96), приказу МЗ РФ № 276 от 19.06.2003 г. Эксперименты проводили с 10.00 до 16.00 ч. Животных помещали в экспериментальную комнату за 3 – 4 ч до начала опыта. Испытуемые вещества растворяли в физиологическом растворе и вводили внутрибрюшинно. Животным контрольной группы вводили физиологический раствор (0,9 % водный раствор NaCl).

**Антиамнестическое действие** веществ оценивали по их способности предотвращать нарушение воспроизведения УРПИ, вызываемое ЭКШ. Соединения ГЗК-111 и ГЗК-121 вводили однократно внутрибрюшинно в дозах 0,1; 0,5 и 1 мг/кг за 40 мин до обучения. Контрольным животным в таком же объеме вводили физиологический раствор.

УРПИ вырабатывали по описанной ранее методике [21, 2] в сертифицированной установке “Lafayette Instrument Co” (США) у крыс в соответствии с методом однократного обучения. Освещенная стартовая платформа имела размеры 25 × 7 см и соединялась с темной камерой размером 40 × 40 × 40 см через квадратную гильотинную дверь. Темная камера оборудована электрифицированным полом. Животных помещали на стартовую платформу хвостом к темной камере. Когда вследствие норкового рефлекса после нахождения входа крыса переходила в темный отсек, отверстие закрывали. В темной камере крысе через пол наносили 8 неустранимых электроболевых стимулов (сила обучающего тока 0,45 mA, длительность каждого импульса составляла 1 с, интервал между последовательными импульсами — 2 с). Немедленно после этого крысу извлекали из темной камеры и подвергали

ЭКШ (250 вольт, 120 – 122 мА, 0,1 с), наносимому транскорнеально с использованием сертифицированного прибора “Harvard apparatus” (Германия). Через 24 ч животное вновь помещали на освещенную платформу для тестирования обученности. Регистрировали латентный период первого захода животного в темную камеру. Антиамнестическую активность (АА) рассчитывали по формуле:

$$AA\% = \frac{LPI_{оп} - LPI_{амн}}{LPI_{кон} - LPI_{амн}} \times 100\%,$$

где АА % — антиамнестическая активность;  $LPI_{оп}$  — средний латентный период захода в камеру при воспроизведении УРПИ у животных, получивших исследуемое соединение и подвергнутых амнезирующему воздействию;  $LPI_{амн}$  — средний период захода в камеру при воспроизведении УРПИ у животных, получивших 0,9 % NaCl и подвергнутых амнезирующему воздействию;  $LPI_{кон}$  — средний латентный период захода в камеру при воспроизведении УРПИ у животных, получивших 0,9 % NaCl и не подвергнутых амнезирующему воздействию.

**Анксиолитическую активность** изучали с использованием методики приподнятого крестообразного лабиринта по Pellow, которая является базисным тестом и широко используется при поиске и изучении веществ с анксиолитической активностью как в России, так и за рубежом [23, 3, 28]. Соединения вводили однократно внутрибрюшинно за 15 мин до эксперимента. Соединение ГЗК-111 вводили в дозах 0,75; 1,5 и 3 мг/кг, соединение ГЗК-121 — в дозе 1,5 мг/кг. Контрольным животным вводили физиологический раствор.

В исследовании использовали тест ПКЛ в базовой модификации [23], который имел следующие характеристики: длина каждого из 4 рукавов лабиринта составляла 50 см, их ширина — 14 см, высота бортиков 2 противоположных закрытых рукавов — 30 см, бортики были светонепроницаемы, центральная площадка 14 × 14 см, лабиринт приподнят над полом на высоту 60 см. В начале опыта крыс помещали в центр лабиринта, случайным образом ориентируя их относительно входа в рукава. Поведение животных оценивали в течение 5 мин. Регистрировали следующие показатели: число заходов во все рукава, число заходов в открытые рукава, время пребывания во всех рукавах, время пребывания в открытых рукавах. Анксиолитический эффект препарата оценивается по увеличению числа заходов в светлые рукава и времени нахождения в них и на центральной площадке.

**Антигипоксическая активность** изучена на модели нормобарической гипоксии с гиперкапнией (“бачочная” гипоксия), согласно [24]. Исследования проводили на животных одинаковой массы (разброс в группах не более 2 г). Каждая группа состояла из 10 животных. Вещества вводили внутрибрюшинно в виде раствора в 0,9 % NaCl за 1 ч до начала эксперимента. Антигипоксическую активность соединений

изучали в дозах 0,1; 0,5 и 1 мг/кг внутрибрюшинно. Животные контрольной группы получали эквивалентный объем физиологического раствора. Далее животных помещали по одному в банки объемом 200 см<sup>3</sup> и герметически закрывали. Гибель животного регистрировали по последнему агональному вдоху.

**Статистический анализ** результатов биологической части исследования проводили с помощью стандартного пакета программ “Statistica 10.0” (Statsoft, Inc., США). Для оценки статистически значимых различий между экспериментальными и контрольными группами животных использовали непараметрический *U*-критерий Манна — Уитни. Результаты оценивали как значимые при  $p \leq 0,05$ . Рассчитывали средние показатели по группе и стандартные ошибки средней ( $m \pm SEM$ ).

### Метаболизм ГЗК-111

**Получение плазмы крови.** Использовали плазму крови беспородных крыс-самцов массой 250 – 280 г. Животных декапитировали, кровь собирали в пробирки BD Vacutainer® с ЭДТА, плазма получена центрифугированием при 3000 об/мин в течение 10 мин.

**Инкубация и экстракция.** Раствор 3 мг ГЗК-111 в 100 мкл физиологического раствора добавляли к 900 мкл плазмы крови крысы. Смесь инкубировали при 37 °C на водяной бане в течение 10 ч. Затем к 100 мкл инкубационной смеси добавляли равный объем ацетонитрила, образцы интенсивно встряхивали в течение 10 мин, центрифугировали при 12000 об/мин в течение 10 мин, супернатант отбирали и далее хроматографировали.

**ОФ ВЭЖХ.** Разделение проводили на хроматографе Gilson 41 (Gilson, США) с УФ-детектором Gilson 116 (Gilson, США), детектирование — при 220 нм. Использовали колонку Nucleosil C18 (4,6 × 150 мм, 5 мкм), скорость потока 0,5 мл/мин. Объем пробы составлял 20 мкл. В качестве элюентов использовали: раствор А — 3,7 мМ 1-гексансульфоната натрия/вода (рН 3,5) и раствор В — 3,7 мМ 1-гексансульфоната натрия/40 % ацетонитрил. Элюцию проводили в градиенте по следующей программе: 1) 0 % В в течение 3 мин; 2) от 0 до 100 % В за 20 мин; 3) 100 % В в течение 6 мин. Сигнал регистрировали с использованием программы “Мультихром 1.5” (Амперсенд, РФ).

**Калибровочная кривая.** Стандартные растворы синтетического цикло-пролилглицина приготовлены в ацетонитриле в следующих концентрациях 0; 0,1; 0,2; 0,4; 0,8; 1,6 и 3,2 мг/л. По 20 мкл этих растворов хроматографировали в условиях ОФ ВЭЖХ, описанных выше. Калибровочная кривая была рассчитана, исходя из площадей пиков.

Работа выполнена при частичной поддержке Российского фонда фундаментальных исследований, грант 15-04-04485.

### ЛИТЕРАТУРА

1. Т. А. Гудашева, Н. И. Василевич, Н. Н. Золотов и др., *Хим.-фарм. журн.*, 25(6), 12 – 16 (1991); *Pharm. Chem. J.*, 25(6), 363 – 367 (1991).

2. Т. А. Гудашева, Р. У. Островская, С. С. Трофимов и др., *Бюл. эксперим. биол. мед.*, **116**(10), 411 – 413 (1999).
3. Т. А. Гудашева, М. А. Константинопольский, Р. У. Островская, С. Б. Середенин, *Бюл. эксперим. биол. мед.*, **131**(5), 547 – 550 (2001).
4. С. Б. Середенин, Т. А. Гудашева, С. С. Бойко и др., *Бюл. эксперим. биол. мед.*, **133**(4), 417 – 419 (2002).
5. К. Н. Колясникова, Т. А. Гудашева, Г. А. Назарова и др., *Эксперим. клин. фармакол.*, **75**(9), 3 – 6 (2012).
6. П. Ю. Поварнина, К. Н. Колясникова, С. В. Николаев и др., *Бюл. эксперим. биол. мед.*, **160**(11), 600 – 603 (2015).
7. Т. А. Gudasheva, S. S. Boyko, V. Kh. Akparov, et al., *FEBS Lett.*, **391**, 149 – 152 (1996).
8. Т. А. Гудашева, *Вестник РАМН*, № 7, 8 – 16 (2011).
9. Т. А. Гудашева, *Изв. АН. Сер. Хим.*, № 9, 2012 – 2021 (2015).
10. Патент РФ 2119496 (1998); *Бюл. изобрет.*, № 27 (1998).
11. US Patent № 5,439,930 (1995).
12. Т. А. Gudasheva, Т. А. Voronina, R. U. Ostrovskaya, et al., *Eur. J. Med. Chem.*, **31**(2), 151 – 157 (1996).
13. Т. А. Gudasheva, S. S. Boyko, R. U. Ostrovskaya, et al., *Eur. J. Drug Metab. Pharmacokinetics*, **22**(3), 245 – 252 (1997).
14. Yu. A. Ovchinnikov and V. T. Ivanov, *Tetrahedron*, **31**, 2177 – 2209 (1975).
15. H. A. Baldoni, and G. N. Zamarbide, and R. D. Enriz, et al., *J. Molec. Struct. (Theochem)*, **500**, 97 – 111 (2000).
16. H. N. Rydon and P. W. G. Smith, *J. Chem. Soc.*, **1956**, 3642 – 3650 (1956).
17. S. Manabe, H. Machida, Y. Aihara, et al., *Med. Chem. Commun.*, **4**(5), 792 – 796 (2013).
18. G. W. Anderson, J. E. Zimmerman, and F. M. Callahan, *J. Am. Chem. Soc.*, **89**, 5012 – 5017 (1967).
19. E. Baumann, *Ber. Dtsch. Chem. Ges.*, **19**, 3218 – 3222 (1886).
20. M. Brenner and W. Huber, *Helv. Chim. Acta*, **36**, 1109 – 1115 (1959).
21. R. Ader, J. A. W. M. Weinen and P. Moleman, *Psychonomic Sci.*, **26**(3), 125 – 128 (1972).
22. К. Н. Колясникова, М. В. Вичужанин, М. А. Константинопольский и др., *Хим.-фарм. журн.*, **46**(2), 31 – 37 (2012); *Pharm. Chem. J.*, **46**(2), 96 – 102 (2012).
23. S. Pellow, P. Chopin, S. E. File, et al., *J. Neurosci. Methods*, **14**, 149 – 167 (1985).
24. Т. А. Воронина, Р. У. Островская, Т. Л. Гаривова, *Методические рекомендации по доклиническому изучению лекарственных средств с ноотропным типом действия. Руководство по проведению доклинических исследований лекарственных средств*, Миронов А. Н. (ред.), Издание ФГБУ “НЦЭМСП” Минздравсоцразвития России, Москва (2012), т. 1, сс. 276 – 296.
25. К. Н. Колясникова, Г. А. Назарова, Т. А. Гудашева и др., *Бюл. эксперим. биол. мед.*, **158**(10), 457 – 460 (2014).
26. D. W. Young, D. J. Morecombe and P. K. Sen, *Eur. J. Biochem.*, **75**, 133 – 147 (1977).
27. Л. С. Назарова, Ю. Б. Розанов, А. М. Лихошерстов и др., *Хим.-фарм. журн.*, **18**(12), 1445 – 1448 (1984); *Pharm. Chem. J.*, **18**(12), 811 – 815 (1984).
28. Т. А. Воронина, С. Б. Середенин, М. А. Яркова, М. А. Воронин, *Методические рекомендации по доклиническому изучению транквилизирующего (анксиолитического) действия лекарственных средств*; “Руководство по проведению доклинических исследований лекарственных средств”, Миронов А. Н. (ред.), ФГБУ “НЦЭМСП” Минздравсоцразвития России, Москва (2012), т. 1, сс. 264 – 275.

Поступила 15.06.16

## N-PHENYLACETYL-GLYCYL-L-PROLINE ETHYL ESTER CONVERTS INTO CYCLO-L-PROLYL-GLYCINE SHOWING A SIMILAR SPECTRUM OF NEUROPSYCHOTROPIC ACTIVITY

Т. А. Гудашева, К. Н. Колясникова, Е. А. Кузнецова, С. А. Литвинова, Н. Н. Золотов,  
Т. А. Воронина, Р. У. Островская, и С. Б. Середенин

V. V. Zakusov Institute of Pharmacology, Russian Academy of Medical Sciences, Moscow, 125315 Russia

Previously designed as peptide prototype of piracetam, cyclo-(prolyl-glycine) (CPG) was discovered as an endogenous compound in rat brain and found to exhibit nootropic and anxiolytic properties. In the present work, N-phenylacetyl-glycyl-L-proline ethyl ester (GZK-111) was synthesized. It is established that GZK-111 converts to CPG and possesses nootropic, anxiolytic and antihypoxic activities typical of CPG at doses 0.1 – 1.5 mg/kg (i.p.). Effects of both GZK-111 and CPG are stereoselective, and only L-enantiomers are active. GZK-111 can be considered as a prodrug with cognitive enhancer function and anxiolytic action component.

**Keywords:** cyclo-prolyl-glycine; substituted glyproline; nootropic activity; anxiolytic activity; antihypoxic activity; stereospecificity of pharmacological effect; prodrug.