

ПРОТИВОГИПОКСИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА КОНДЕНСИРОВАННЫХ ПРОИЗВОДНЫХ БЕНЗИМИДАЗОЛА С АНТИОКСИДАНТНОЙ АКТИВНОСТЬЮ

УДК 615.21.26

<https://doi.org/10.7816/RCF17131-36>© А.А. Спасов¹, В.А. Косолапов¹, В.А. Анисимова², О.Н. Жуковская²¹ ФГБОУ ВО Волгоградский государственный медицинский университет Минздрава России, Волгоград;² НИИ физической и органической химии Южного федерального университета, Ростов-на-Дону

Для цитирования: Спасов А.А., Косолапов В.А., Анисимова В.А., Жуковская О.Н. Противогипоксические свойства конденсированных производных бензимидазола с антиоксидантной активностью // *Обзоры по клинической фармакологии и лекарственной терапии*. – 2019. – Т. 17. – № 1. – С. 31–36. <https://doi.org/10.7816/RCF17131-36>

Поступила: 15.01.2019

Одобрена: 04.02.2019

Принята: 19.03.2019

Гипоксические состояния играют важную роль в жизнедеятельности организма и сопутствуют практически любой патологии. Гипоксия и ишемия тканей уже на ранних стадиях сопровождается активацией перекисного окисления липидов. Производные 9-диалкиламиноэтил-имидазобензимидазола с 3,4-диоксифенильным заместителем проявляли высокую антиоксидантную активность, поэтому у них была изучена противогипоксическая активность на моделях гипобарической, гистотоксической и гемической гипоксии, а также у жи-

вотных, предварительно типизированных по устойчивости к гипоксии, и показано, что новые конденсированные производные бензимидазола с антиоксидантной активностью проявили широкий спектр противогипоксической активности. Наиболее выраженные защитные противогипоксические свойства продемонстрировало соединение РУ-185.

◆ **Ключевые слова:** антиоксиданты; гипоксия; бензимидазолы.

ANTIHYPOXIC PROPERTIES OF CONDENSED BENZIMIDAZOLE DERIVATIVES WITH ANTIOXIDANT ACTIVITY

© А.А. Spasov¹, V.A. Kosolapov¹, V.A. Anisimova², O.N. Zhukovskaya²¹ Volgograd State Medical University, Volgograd, Russia;² Research Institute for Physical and Organic Chemistry, Southern Federal University, Rostov-on-Don, Russia

For citation: Spasov AA, Kosolapov VA, Anisimova VA, Zhukovskaya ON. Antihypoxic properties of condensed benzimidazole derivatives with antioxidant activity. *Reviews on Clinical Pharmacology and Drug Therapy*. 2019;17(1):31-36. <https://doi.org/10.7816/RCF17131-36>

Received: 15.01.2019

Revised: 04.02.2019

Accepted: 19.03.2019

Hypoxia plays an important role in the vital activity of the organism and practically accompanies any pathology. Hypoxia and tissue ischemia in the early stages are accompanied by the activation of lipid peroxidation. Derivatives of 9-dialkylaminoethyl imidazobenzimidazole with a 3,4-dioxyphenyl substitute showed high antioxidant activity. Therefore, they have been studied for antihypoxic activity in experimental models of hypobaric, histotoxic and hemic

hypoxia, as well as in animals pre-typed for resistance to hypoxia, and it was shown that new condensed benzimidazole derivatives with antioxidant activity showed a wide range of antihypoxic activity. The most pronounced protective antihypoxic properties were demonstrated by compound RU-185.

◆ **Keywords:** antioxidants; hypoxia; benzimidazoles.

ВВЕДЕНИЕ

Гипоксические состояния играют важную роль в жизнедеятельности организма, а также сопутствуют практически любой патологии. Специфическую группу этих состояний составляют ишемии мозга, сердца, легких, печени, почек, плода. Выделяют также рабочую гипоксию при предельных физических нагрузках и перегрузках. Гипоксические состояния проявляются при инфекционных заболеваниях, травмах, шоках, кровопотерях, клинической смерти. Решение проблемы старения, стрессовых нагрузок, работоспособности человека в конечном счете свя-

зано с устранением гипоксических состояний и их последствий, со снижением чувствительности организма к этим состояниям [1, 2].

Основными звеньями в механизме гипоксических повреждений являются нарушения энергетики клетки, связанные с поломкой НАД-зависимых процессов в дыхательной цепи, подавлением сопрягающей функции дыхательной цепи в области цитохромов, а также процессы, связанные с инициацией перекисного окисления липидов (ПОЛ) и нарушением проницаемости мембран, что ведет за собой развитие различных морфологических изменений [3, 4]. Клинические проявления, сопутствующие гипокси-

ческим нарушениям, зависят от степени гипоксии. Типичный пример гипоксических нарушений — высотная болезнь. Наблюдается общая слабость, чувство жара, изменения зрения (появление черной или серой пелены), шум в ушах, тошнота, головокружение. Резко снижается умственная и физическая работоспособность, развиваются нарушения оперантной деятельности. Постгипоксический период также может сопровождаться нарушениями оперантной деятельности, кратковременной амнезией, головокружением.

Установлено, что гипоксия и ишемия тканей уже на ранних сроках сопровождается активацией ПОЛ [1, 4]. Существует несколько механизмов инициации ПОЛ в условиях гипоксии и ишемии органов. Как известно, одно из важнейших условий протекания ПОЛ — образование активных форм O_2 . К ним относят супероксидный анион-радикал (O_2^-), гидроксильный радикал (ОН), синглетный кислород (1O_2), а также перекись водорода (H_2O_2), которая, сама не являясь свободным радикалом, активно их продуцирует [5]. Скорость образования активных форм O_2 в дыхательной цепи митохондрий зависит от степени сопряженности и резко возрастает при блокаде дыхательной цепи, наблюдаемой при гипоксии [6]. Причина избыточного образования свободных радикалов при гипоксии — блокада конечного звена дыхательной цепи в митохондриях, утечка электронов по пути следования к цитохромоксидазе, что приводит к одноэлектронному восстановлению кислорода с образованием его активных форм [7].

Антиоксидантные свойства конденсированных производных бензимидазола были изучены ранее [8, 9] на модели аскорбат-зависимого ПОЛ. Было показано, что наибольшую антиоксидантную активность проявляли производные 9-диалкиламиноэтил-имидазобензимидазола (ИМБИ) с 3,4-диоксифенильным заместителем, которые в два раза превосходили препарат сравнения дибунол. Соединения с 4- и 3-оксифенильными заместителями или 2,4- и 2,5-диоксифенильными заместителями, как правило, уступали по активности 3,4-диоксифенил-ИМБИ [8]. В результате было выявлено производное 2-(3,4-дигидроксифенил)-9-диэтиламиноэтилимидазо [1,2-а] бензимидазола дигидробромида (РУ-185) как антиоксидантное соединение с широким спектром антирадикальных и мембранопротекторных свойств [10, 11].

Цель работы — изучение противогипоксических свойств новых химических веществ из ряда конденсированных бензимидазолов, проявляющих антиоксидантную активность.

МАТЕРИАЛЫ И МЕТОДЫ

Объектом исследования были соединения из ряда конденсированных бензимидазолов с антиоксидантной активностью, синтезированные в НИИ

физической и органической химии Южного федерального университета.

Моделирование острой гипобарической гипоксии (ОГБГ) проводили на неинбредных мышах в точной барокамере при температуре 20–22 °С [12]. Эффективность антигипоксических свойств оценивали по коэффициенту защиты (K_3), вычисляемому по изменению времени жизни ($T_ж$) опытных животных на «высоте» относительно $T_ж$ контрольных.

Острая гистотоксическая гипоксия (ОГТГ) моделировалась на неинбредных мышах цианидом калия в дозе 9 мг/кг (летальная доза, ЛД₁₀₀) [13] однократно внутрибрюшинно. Расчеты эффективности действия препаратов производились по выживаемости ($B_ж$, %).

Острая гемическая гипоксия (ОГег) воспроизводилась нитритом натрия $NaNO_2$ внутрибрюшинно в дозе 220 мг/кг (ЛД₁₀₀) [14]. Эффективность антигипоксического действия веществ оценивали по изменению $T_ж$ мышей в минутах относительно контроля.

ОГБГ моделировалась также на животных с разной фенотипической и генотипической устойчивостью к гипоксии, для чего за 2 недели до ОГБГ экспериментальных животных типизировали на высоко- (ВУ) и низкоустойчивых (НУ) по методу [15]. $T_ж$ на «высоте» регистрировалось с момента ее достижения до появления признаков терминальной стадии, после чего животных «опускали». Через 15 дней определялась антигипоксическая активность веществ. В каждой группе рассчитывался коэффициент защиты K_3 .

Статистическую обработку данных проводили с использованием пакета программ Statistica 6.0 (StatSoft, США) и Microsoft Excel 2016 (США). Проводился расчет базовых статистических показателей, характеризующих вариационные ряды (среднее арифметическое значение M , стандартная ошибка средней арифметической m). Выживаемость животных оценивалась с применением непараметрического двухстороннего точного метода Фишера, критерия Стьюдента (t) с поправкой Бонферони ($p \leq 0,05$) для сравнения трех и более экспериментальных групп, критерия Даннета (q') — при сравнении нескольких групп с контрольной.

РЕЗУЛЬТАТЫ ИССЛЕДОВАНИЙ

Активность веществ при острой гипобарической гипоксии. Было установлено, что все вещества проявили противогипоксическую активность (табл. 1). При этом гутимин достоверно увеличивал продолжительность жизни мышей в широком диапазоне доз, наиболее высокий коэффициент защиты отмечался у антигипоксанта (2,50) в субмаксимальной исследованной дозе 20 мг/кг. При увеличении дозы гутимина до 50 мг эффект сохранялся на прежнем уровне. Пробукол при трехкратном введении демон-

■ Таблица 1. Влияние изучаемых веществ на время жизни животных при острой гипобарической гипоксии ($M \pm m$)^{*}

Группа животных	Доза, мг/кг	$T_{ж}$, с ($M \pm m$)	K_3
Контроль РУ-185	–	60,0 ± 3,1	–
	3,0	122,5 ± 5,1*	2,04
	5,0	82,5 ± 3,2*	1,38
	10,0	71,2 ± 3,8	1,19
Контроль РУ-85	–	60,4 ± 5,0	–
	5	62,5 ± 9,0	1,03
	10	94,2 ± 12,1*	1,55
	20	94,2 ± 10,2*	1,55
Контроль РУ-87	–	54,0 ± 8,1	–
	5	76,6 ± 13,3	1,41
	10	81,4 ± 12,6	1,5
	20	72,8 ± 6,0	1,34
Контроль Гутимин	–	46,6 ± 2,4	–
	10,0	60,0 ± 1,8*	1,29
	20,0	116,6 ± 4,2*	2,50
	50,0	113,3 ± 3,9*	2,43
Контроль Этомерзол	–	78,7 ± 3,4	–
	5,0	82,9 ± 3,8	1,05
	10,0	82,9 ± 4,6	1,05
	20,0	93,7 ± 5,1	1,19
	50,0	101,0 ± 5,4*	1,28
Контроль Пробукол	–	81,2 ± 10,2	–
	20,0	177,3 ± 22,4*	2,18
	50,0	235,9 ± 36,9*	2,91

Примечание. * число мышей в каждой группе — 10; * различия значимы (q') по сравнению с контролем ($p \leq 0,05$); + препарат вводился трехкратно профилактически. K_3 — коэффициент защиты, $T_{ж}$ — время жизни.

стрировал наибольший эффект (2,91) в максимальной исследованной дозе 50 мг/кг, даже несколько превосходя гутимин. Этомерзол достоверно повышал выживаемость животных только в максимальной дозе, и коэффициент защиты составлял лишь 1,28. Соединения РУ-185, РУ-85 и РУ-87 продемонстрировали выраженный защитный эффект с максимальным коэффициентом защиты 2,04 у РУ-185.

Действие веществ при острой гистотоксической гипоксии. В основе тканевой гипоксии лежит нарушение процессов утилизации кислорода тканями, например, вследствие блокады трехвалентного железа цитохромоксидаз цианидами. Предотвратить развитие необратимых изменений в дыхатель-

ной системе можно либо путем разрушения комплекса «фермент — цианид», либо путем защиты активных центров фермента, либо за счет шунтов внутри дыхательной цепи.

Результаты исследований (табл. 2) показали, что на модели гистотоксической гипоксии препарат сравнения гутимин проявил умеренную активность и в максимальной дозе 50 мг/кг увеличивал выживаемость мышей только на 20 %. Другой препарат сравнения — этомерзол — на данной модели оказался высоко активен, повышая выживаемость животных до 80 % в максимальной исследованной дозе. Исследуемое соединение РУ-185 начинало действовать уже в дозе 0,5 мг/кг, и при увеличении дозы до 5 мг/кг

■ Таблица 2. Влияние изучаемых веществ на выживаемость животных при острой гистотоксической гипоксии ($M \pm m$)^{*}

Группа животных	Доза, мг/кг	Количество выживших	$B_{ж}$, %
Контроль	0,0	0	–
РУ-185	0,5	4	40,0*
	1,0	8	80,0**
	5,0	10	100,0**

■ Окончание табл. 2

Группа животных	Доза, мг/кг	Количество выживших	$V_{ж}$, %
Контроль Гутимин	0,0	0	–
	10,0	0	0,0
	20,0	3	30,0
	50,0	2	20,0
Контроль Этомерзол	0,0	0	–
	5,0	2	20,0
	10,0	4	40,0*
	20,0	4	40,0*
	50,0	8	80,0**

Примечание. * число мышей в каждой группе — 10. $V_{ж}$ — выживаемость мышей. * различия значимы (метод Фишера) по сравнению с контрольной группой ($p \leq 0,01$); ** различия значимы (метод Фишера) по сравнению с контрольной группой ($p \leq 0,001$).

■ Таблица 3. Влияние эноксифола на время жизни животных при острой гемической гипоксии ($M \pm m$)*

Группа животных	Доза, мг/кг	$T_{ж}$, мин ($M \pm m$)	K_3
Контроль РУ-185	0,0	26,8 ± 2,4	–
	1,0	37,0 ± 1,2*	1,38
	5,0	43,8 ± 3,2*	1,63
	10,0	26,7 ± 4,0	1,00
	50,0	28,3 ± 4,2	1,06

Примечание. * число мышей в каждой группе — 10; * различия значимы (q') по сравнению с контролем ($p \leq 0,05$). K_3 — коэффициент защиты, $T_{ж}$ — время жизни.

защитный эффект составил 100 %. Такая высокая активность РУ-185а на модели тканевой гипоксии может оказаться чрезвычайно полезной, в частности при заболеваниях, сопровождающихся локальной дезорганизацией или блокадой дыхательной цепи.

Активность веществ при острой гемической гипоксии. Гемическая гипоксия, как известно, возникает при уменьшении кислородной емкости крови в результате анемии, или нарушении способности гемоглобина связывать, транспортировать и отдавать кислород. При исследовании действия веществ в условиях гемической гипоксии (табл. 3), было установлено, что исследуемые вещества проявили защитное действие. При этом РУ-185 в дозе 1 и 5 мг/кг увеличивал продолжительность жизни мышей в 1,4 и 1,6 раза соответственно.

Таким образом, изученные антиоксидантные вещества проявили высокую противогипоксическую активность на трех моделях острой гипоксии, сравнимую с активностью эталонного препарата гутимина. РУ-185 превосходил по противогипоксической активности вещества и препараты сравнения, действуя при этом в значительно меньших дозах. Следует отметить широкий спектр противогипоксической активности новых соединений на моделях гипоксии различного генеза, что позволяет говорить об универсальности их противогипоксического действия.

Полученные на трех моделях острой гипоксии данные скрининга позволили выбрать для дальнейшего углубленного изучения противогипоксической, а также противоишемической активности дозу антиоксидантного вещества РУ-185–5 мг/кг.

Изучение эффективности препарата у крыс с различной устойчивостью к ОГБГ. Было установлено (табл. 4), что эталонный препарат гутимин проявил высокую противогипоксическую активность у низкорезистентных крыс с коэффициентом защиты 4,08 ($p < 0,05$), превосходя по эффекту у данной категории животных все остальные изучаемые вещества. Однако у ВУ крыс защитный эффект гутимина оказался относительно умеренным, и K_3 составлял 1,57 ($p < 0,05$). Еще один эталонный антигипоксикант этомерзол по действию в группе НУ животных уступал гутимину ($K_3 = 2,35$), тогда как в группе ВУ крыс его активность была несколько выше, чем у гутимина ($K_3 = 1,83$). Антигипоксикант мексидол и актопротектор бемитил проявили относительно низкую активность, причем мексидол оказывал защитный эффект только в группе НУ крыс. Выбранные для исследования жирорастворимые антиоксиданты дибунол и пробукол, назначаемые трехдневным профилактическим курсом, уступали препарату сравнения гутимину по действию на НУ животных, в то время, как в группе ВУ крыс их эффект был сравним с гутимином. Так дибунол увеличивал продолжительность жизни НУ в 1,74 раза ($p < 0,05$) и ВУ крыс — в 1,41 раза. Пробукол увеличивал продолжительность жизни у обеих групп животных в среднем в 1,2 раза.

Новое водорастворимое антиоксидантное вещество РУ-185, содержащий в структуре диоксифенильный радикал, уступая гутимину по эффекту на НУ крыс, более чем в 2 раза превосходил его в группе ВУ животных ($K_3 = 4,41$).

■ Таблица 4. Влияние изучаемых соединений на продолжительность жизни низкоустойчивых и высокоустойчивых крыс при острой гипобарической гипоксии ($M \pm m$)*

Группа животных	Дозы, мг/кг	$T_{ж}$ НУ крыс (с)	K_3 у НУ крыс	$T_{ж}$ ВУ крыс (с)	K_3 у ВУ крыс
Контроль	0,0	70,0 ± 19,0	–	31,2 ± 3,9	–
РУ-185	5,0	162,0 ± 24,9*	2,31	137,5 ± 12,7*	4,41
Контроль	0,0	180,8 ± 5,6	–	77,5 ± 26,6	–
Гутимин	50,0	738,3 ± 135,7*	4,08	121,6 ± 21,47*	1,57
Контроль	0,0	107,0 ± 24,0	–	69,0 ± 28,4	–
Этомерзол	50,0	251,1 ± 7,8*	2,35	126,5 ± 23,0	1,83
Контроль	0,0	126,0 ± 22,1	–	94,12 ± 8,5	–
Мексидол	40,0	212,5 ± 31,6	1,69	89,0 ± 17,1	0,95
Контроль	0,0	62,0 ± 3,2	–	34,8 ± 6,4	–
Бемитил	25,0	65,8 ± 12,3	1,06	43,8 ± 4,1	1,26
Контроль	0,0	58,0 ± 14,0	–	37,5 ± 9,0	–
Дибунол**	50,0	101,1 ± 17,7*	1,74	52,8 ± 9,0	1,41
Контроль	0,0	181,7 ± 6,2	–	104,3 ± 26,78	–
Пробукол**	20,0	226,0 ± 16,6	1,24	125,7 ± 22,5*	1,21

Примечание. ВУ — высокоустойчивые крысы, НУ — низкоустойчивые к гипоксии крысы, K_3 — коэффициент защиты, $T_{ж}$ — время жизни. * число крыс в каждой группе — 7; * различия достоверны (t) по сравнению с контрольной группой ($p \leq 0,05$); ** вещества исследовались при трехкратном введении.

Необходимо отметить, что антиоксидантное вещество РУ-185 значительно увеличивало продолжительность жизни крыс как с низкой, так и с высокой устойчивостью к гипоксии, что особенно важно вследствие практического отсутствия в настоящее время антигипоксических средств с таким спектром действия.

ЗАКЛЮЧЕНИЕ

Новые конденсированные производные бензимидазола с антиоксидантной активностью проявили широкий спектр противогипоксической активности. Наиболее выраженные защитные противогипоксические свойства продемонстрировало соединение РУ-185.

ЛИТЕРАТУРА

- Зарубина И.В., Шабанов П.Д. Молекулярная фармакология антигипоксантов. – СПб.: Н-Л, 2004. – 368 с. [Zarubina IV, Shabanov PD. Molekulyarnaya farmakologiya antigipoksantov. Saint Petersburg: N-L; 2004. 368 p. (In Russ.)]
- Оковитый С.В., Шуленин С.Н., Смирнов А.В. Клиническая фармакология антигипоксантов и антиоксидантов. – СПб.: ФАРМиндекс, 2005. – 72 с. [Okovityy SV, Shulenin SN, Smirnov AV. Klinicheskaya farmakologiya antigipoksantov i antioksidantov. Saint Petersburg: FARMindeks; 2005. 72 p. (In Russ.)]
- Зайчик А.Ш., Гурилов Л.П. Патология физиологии. Том 2. Основы патохимии. – СПб.: ЭЛБИ, 2000. – 687 с. [Zaychik AS, Gurilov LP. Patofiziologiya. Tom 2. Osnovy patokhimii. Saint Petersburg: ELBI; 2000. 687 p. (In Russ.)]
- Чеснокова Н.П. Типовые патологические процессы: Учебное пособие. – Саратов: Издательство Саратовского государственного медицинского университета, 2004. [Chesnokova NP. Tipovye patologicheskie protsessy: Uchebnoe posobie. Saratov: Izdatel'stvo Saratovskogo gosudarstvennogo meditsinskogo universiteta; 2004. (In Russ.)]
- Radi R. Oxygen radicals, nitric oxide, and peroxy-nitrite: Redox pathways in molecular medicine. *Proc Natl Acad Sci USA*. 2018;115(23):5839-5848. <https://doi.org/10.1073/pnas.1804932115>.
- Биленко М.В. Ишемические и реперфузионные повреждения органов. – М.: Медицина, 1989. – 368 с. [Bilenko MV. Ishemicheskie i reperfuzionnye povrezhdeniya organov. Moscow: Meditsina; 1989. 368 p. (In Russ.)]
- Gorlach A, Dimova EY, Petry A, et al. Reactive oxygen species, nutrition, hypoxia and diseases: Problems solved? *Redox Biol*. 2015;6:372-385. <https://doi.org/10.1016/j.redox.2015.08.016>.
- Anisimova VA, Spasov AA, Kosolapov VA, et al. Synthesis and biological activity of 9-dialkylaminoethyl-2-oxy(dioxy)-phenylimidazo[1,2-a]benzimidazoles. *Pharm Chem J*. 2006;40(10):521-9. <https://doi.org/10.1007/s11094-006-0185-5>.
- Zhukovskaya ON, Anisimova VA, Spasov AA, et al. 1-Substituted 2-Benzylaminobenzimidazoles with Phenyl Methoxyls: Synthesis, Computer Prediction, and Pharmacological Activity. *Pharm Chem J*. 2016;49(11):735-742. <https://doi.org/10.1007/s11094-016-1362-9>.
- Косолапов В.А., Спасов А.А., Анисимова В.А. Изучение антирадикальной активности новых соединений методами хемилюминесценции // Биомедицинская химия. – 2005. – Т. 51. – № 3. – С. 287–294. [Kosolapov VA, Spasov AA, Anisimova VA. Study of antiradical activity of new compounds by chemiluminescence. *Biomed Khim*. 2005;51(3):287-294. (In Russ.)]

11. Патент РФ № 2391979/ 12.05.2008. Бюл. № 17. Анисимова В.А., Косолапов В.А., Минкин В.И., и др. Дигидробромид 9-(3,4-дигидроксибензил)-9-диэтиламиноэтилимидазо[1,2-а]бензимидазола и фармацевтическая композиция на его основе. [Patent RUS No 2391979/12.05.2008. Byul. No 17. Anisimova VA, Kosolapov VA, Minkin VI, et al. Digidrobromid 9-(3,4-digidroksifenil)-9-dietilamiinoetilimidazo[1,2-a]benzimidazola i farmatsevticheskaya kompozitsiya na ego osnove. (In Russ.)]
12. Лукьянова Л.Д. Методические рекомендации к экспериментальному изучению препаратов, предназначенных для клинического изучения в качестве антигипоксических средств. – М., 1990. – 18 с. [Luk'yanova LD. Metodicheskie rekomendatsii k eksperimental'nomu izucheniyu preparatov, prednaznachennykh dlya klinicheskogo izucheniya v kachestve antigipoksicheskikh sredstv. Moscow; 1990. 18 p. (In Russ.)]
13. Кораблев М.В., Лукиенко П.И. Противогипоксические средства. – Минск: Беларусь, 1976. – 127 с. [Korablev MV, Lukienko PI. Protivogipoksicheskie sredstva. Minsk: Belarus'; 1976. 127 p. (In Russ.)]
14. Рощина Л.Ф., Островская Р.У. Влияние пираретама на устойчивость организма к гипоксии // Фармакология и токсикология. – 1981. – Т. 44. – № 2. – С. 210–212. [Roshchina LF, Ostrovskaya RU. Vliyaniye piratsetama na ustoychivost' organizma k gipoksii. *Farmakol Toksikol.* 1981;44(2):210-212. (In Russ.)]
15. Крапивин С.В., Шаповалов С.В., Романова В.Е., и др. Изучение влияния периодической адаптации к гипоксии на состояние ЦНС крыс с различной резистентностью к кислородной недостаточности // Журнал высшей нервной деятельности им. И.П. Павлова. – 1992. – Т. 42. – № 1. – С. 164–168. [Krapivin SV, Shapovalov SV, Romanova VE, et al. Izuchenie vliyaniya periodicheskoy adaptatsii k gipoksii na sostoyanie TsNS krys s razlichnoy rezistentnost'yu k kislородной nedostatochnosti. *Zh Vyssh Nerv Deiat im IP Pavlova.* 1992;42(1):164-168. (In Russ.)]

♦ Информация об авторах

Александр Алексеевич Спасов — академик РАН, д-р мед. наук, профессор, заведующий кафедрой фармакологии и биоинформатики ФГБОУ ВО «Волгоградский государственный медицинский университет» Минздрава России, Волгоград. E-mail: aspasov@mail.ru.

Вадим Анатольевич Косолапов — д-р мед. наук, профессор, профессор кафедры фармакологии и биоинформатики, зав. лабораторией фармакологии антиоксидантных средств. ФГБОУ ВО «Волгоградский государственный медицинский университет» Минздрава России, Волгоград, Россия. E-mail: vad-ak@mail.ru.

Вера Алексеевна Анисимова — канд. хим. наук, старший научный сотрудник, НИИ физической и органической химии Южного федерального университета, Ростов-на-Дону. E-mail: anis39@mail.ru.

Ольга Николаевна Жуковская — старший научный сотрудник, канд. хим. наук, НИИ физической и органической химии Южного федерального университета, Ростов-на-Дону. E-mail: zhukowskaia.ol@yandex.ru.

♦ Information about the authors

Alexander A. Spasov — Academician of the Russian Academy of Sciences, PhD, Professor. Head of the Department of Pharmacology and Bioinformatics of Volgograd State Medical University of the Ministry of Health of Russia, Volgograd, Russia. E-mail: aspasov@mail.ru.

Vadim A. Kosolapov — PhD, Professor of the Department of Pharmacology and Bioinformatics of Volgograd State Medical University of the Ministry of Health of Russia, Volgograd, Russia. E-mail: vad-ak@mail.ru.

Vera A. Anisimova — PhD, Senior Researcher, Research Institute of Physical and Organic Chemistry, Southern Federal University, Rostov-on-Don, Russia. E-mail: anis39@mail.ru.

Olga N. Zhukovskaya — PhD, Senior Researcher, Research Institute of Physical and Organic Chemistry, Southern Federal University, Rostov-on-Don, Russia. E-mail: zhukowskaia.ol@yandex.ru.