УДК 547.979.733:615.281.8

СИНТЕЗ И АФФИННОСТЬ НЕСИММЕТРИЧНЫХ ГЕТАРИЛЗАМЕЩЕННЫХ ПОРФИРИНОВ К ГЕЛИКАЗЕ SARS-CoV-2

© 2021 г. С. А. Сырбу^{*a*}, А. Н. Киселев^{*a,b*}, М. А. Лебедев^{*a,b*}, Ю. А. Губарев^{*a*}, Е. С. Юрина^{*a,**}, Н. Ш. Лебедева^{*a*}

^а Институт химии растворов имени Г. А. Крестова Российской академии наук, ул. Академическая 1, Иваново, 153045 Россия ^b Ивановский государственный химико-технологический университет, Иваново, 153000 Россия *e-mail: yurina elena77@mail.ru

> Поступило в Редакцию 21 апреля 2021 г. После доработки 21 апреля 2021 г. Принято к печати 6 мая 2021 г.

Получены новые порфириновые соединения с остатками бензотиазола, бензоксазола и бензимидазола и подтверждена их структура. Проведен молекулярный докинг несимметричных гетарилзамещенных порфиринов и хлорина е6 с геликазой SARS-CoV-2. Аффинность гетарилзамещенных порфиринов по отношению к геликазе существенно выше, чем у препаратов, разрешенных Управлением по санитарному надзору за качеством пищевых продуктов и медикаментов (США), и хлорина е6. Проанализировано строение комплекса геликазы SARS-CoV-2 с исследуемыми макрогетероциклическими соединениями. Исходя из локализации порфиринов и хлорина е6 в доменах геликазы выдвинуто предположение о возможных способах ингибирования и фотоинактивации геликазы SARS-CoV-2.

Ключевые слова: порфирины, молекулярный докинг, геликаза, вирус SARS-CoV-2, ингибирование, инактивация

DOI: 10.31857/S0044460X21060093

В настоящее время во всем мире наблюдается вспышка коронавирусной инфекции Covid-19, вызванной патогеном SARS-CoV-2. По состоянию на апрель 2021 г. было инфицировано более 133 млн человек, из которых более 2.9 млн скончались. У пациентов с SARS-CoV-2 наблюдается широкий спектр клинических проявлений от легкой до быстро прогрессирующей тяжелой болезни с летальным исходом. В большинстве случаев Covid-19 вызывает нарушения дыхания, острый респираторный синдром, нарушение деятельности ЦНС [1-3]. Возможны также индивидуальные проявления заболевания. Проникновение вируса SARS-CoV-2 опосредуется взаимодействием S-белка вируса с превращающим ангиотензин ферментом 2 (АСЕ2). Поскольку фермент АСЕ2 в высокой степени локализуется на альвеолярных эпителиальных клетках легких и энтероцитах кишечника, слизистой оболочке носа и полости рта, а также на артериальных и венозных эндотелиальных клетках и гладкомышечных клетках артерий, вирусные частицы обнаруживаются в таких органах, как легкие, кишечник, кожа, селезенка и мозг [4].

Интенсивно ведутся исследования по созданию лекарственных препаратов для борьбы с вирусной инфекцией Covid-19. Однако до создания лекарственного средства проходят годы, что связано как с необходимостью и длительностью доклинических и клинических испытаний, так и со сложностью создания препарата, обладающего вирулицидной активностью. Объективно осложняет создание вирулицидного препарата сама природа

коронавируса, имеющего одноцепочечный геном позитивно-смысловой РНК. Олношепочечные РНК-вирусы очень лабильны, легко мутируют в фазе репликации и транскрипции [5-8], поэтому препарат с высокой селективностью и аффинностью по отношению к РНК создать практически невозможно. Это относится к вирусам геморрагической лихорадки Эбола, ТОРСа, СПИДа, бешенства, гепатитов С и Е, лихорадки Западного Нила, полиомиелита, с которыми ведется борьба несколько десятилетий. Поэтому геном SARS-CoV-2 практически не рассматривается как мишень в отличие от вирусных белков SARS-CoV-2. Потенциальными мишенями могут быть 4 структурных белка [S-белок, матричный (М) белок и белок оболочки (Е), нуклеокапсидный белок (N)], 16 неструктурных белков (nsp1-nsp16) и несколько дополнительных белков (ORF), из которых самая очевидная мишень – S-белок шиповидного отростка вируса [9-12]. Связывание лекарства с этой мишенью приведет к ингибированию проникновения вируса в клетки и создаст конкуренцию связывания с АСЕ2. Возможно, эта стратегия не очень продуктивна, так как S-белок подвержен мутациям особенно в рецептор-связывающем мотиве (RBM), отвечающем за распознавание рецептором клеток хозяина АСЕ2. Согласно литературным данным [13], общее сходство аминокислотных последовательностей между S-белками SARS-CoV-2 и SARS-CoV, выделенными от человека, циветты или летучей мыши, составляет от 76 до 78% для всего белка, от 73 до 76% для рецептор-связывающего домена и от 50 до 53% для RBM. Исходя из этого следует, что рецептор-связывающий мотив менее консервативная часть S-белка коронавирусов. Поэтому более перспективная мишень - достаточно консервативный вирусный белок геликаза SARS-CoV-2 [14].

Геликаза – неструктурный белок коронавируса, он необходим для его репликации, обеспечивает раскручивание нуклеиновых кислот и разделение двухцепочечных нуклеиновых кислот на одноцепочечные [14]. Две молекулы геликазы наряду с РНК-полимеразой и неструктурными белками nsp7 и nsp8 входят в состав комплекса мини-репликации и транскрипции SARS-CoV-2. Геликаза комплементарно связывается с неструктурными

ЖУРНАЛ ОБЩЕЙ ХИМИИ том 91 № 6 2021

Соединение	Аффинность, ккал/моль	Литературная ссылка
Вапреотид	-12.88	[16]
16	-12.30	Данная работа
Кангрелор	-11.48	[17]
Атазанавир	-11.28	[16]
1a	-11.20	Данная работа
Нистатин	-11.10	[18]
1в	-10.90	Данная работа
Лопинавир	-10.71	[16]
Ивермектин	-10.70	[18]
Эльбасвир	-10.50	[19]
Симепревир	-10.42	[20]
Цефарантин	-10.30	[21]
Ритонавир	-9.39	[16]
Хлорин еб,	-9.30	Данная работа
комплекс А		
Гразопревир	-9.15	[20]
Хлорин еб,	-9.00	Данная работа
комплекс В		
Рилпивирин	-8.03	[16]
Фавипиравир	-4.65	[16]

Таблица 1. Аффинность геликазы к потенциальным ингибиторам SARS-CoV-2

белками [15], и мы полагаем, что образование прочного комплекса с геликазой будет ингибировать действие данного вирусного фермента. Известен ряд соединений, в том числе разрешенных к применению в медицинской практике, способных, согласно данным молекулярного докинга, связываться с геликазой (табл. 1).

Однако эти соединения не вирулицидны. Вирулицидной активностью обладают порфириновые соединения, способные при фотооблучении генерировать синглетный кислород и окислять аминокислотные остатки полипептидной цепи [22-26]. Изменение в первичной структуре белка при фотоокислении может привести к полной потере функциональности данного фермента. В качестве потенциальных сенсибилизаторов были выбраны несимметричные гетарилзамещенные порфирины 1а-в – 5-[4-(1,3-бензотиазол-2-ил)фенил]-10,15,20-трис(1-метилпиридин-3-ил)порфирин трииодид (1a, X = S), 5-[4-(1,3-бензоксазол-2-ил)фенил]-10,15,20-трис(1-метилпиридин-3-ил)порфирин трииодид (16, X = O), 5-[4-(1-метил-1,3-бензоимидазол-2-ил)фенил]-10,15,20-трис(1-метил-





пиридин-3-ил)порфирин трииодид (**1в**, $X = NCH_3$) – и хлорин еб **2** (препарат, используемый в фотодинамической терапии онкозаболеваний) (схема 1).

Выбранные нами несимметрично замещенные порфирины **1а–в** в литературе не описаны. Их синтез осуществляли в соответствии со схемой 2. Соединения **1а–в** охарактеризованы спектрально, их индивидуальность и чистота подтверждена методом TCX.

Выбор порфиринов 1а-в обусловлен следующими причинами: гетарильный фрагмент, с одной стороны, создает условия для Н-связывания с аминокислотными фрагментами, с другой стороны, придает порфириновому соединению клиновидную форму, что также способствует связыванию с белком. Введение в состав периферийных заместителей групп NCH₃ способствует растворимости гетарилзамещенных порфиринов в водных средах, а также первичному связыванию геликазы. Карта электростатического потенциала поверхности, созданная с помощью системы PyMOL, наглядно демонстрирует, что геликаза SARS-CoV-2 высокоосновный белок (рис. 1). Протяженные области отрицательного потенциала на поверхности белка предопределяют прочное связывание поликатионных соединений (гетарилзамещенных порфиринов). Участки геликазы с положительным зарядом на поверхности могут взаимодействовать с хлорином еб.

В составе белка геликазы SARS-CoV-2 выделяют домены: N-концевой цинк-связывающий домен ZBD (аминокислотная последовательность 1–99), стержневой домен S (аминокислотная последовательность 100–149), домен 1В (аминокислотная последовательность 151–260), домен 1А (аминокислотная последовательность 261–442) и домен 2А (аминокислотная последовательность 442–596) (рис. 1) [27].

Несимметричные гетарилзамещенные порфирины **1а**–**в** связываются с геликазой SARS-CoV-2 в одном сайте. В качестве примера на рис. 1 представлены результаты молекулярной стыковки порфирина **1в** с геликазой.

Порфирины **1а–в** вклиниваются между доменами 1А, 2А, 1В. Наиболее энергетически выгодны конформации комплексов порфирина **1в** с остатком бензимидазола, в которых гетарильный фрагмент расположен между доменами 1А и 2А (рис. 1). Для комплексов геликазы с порфиринами **1а, б** с остатками бензотиазола и бензоксазола наиболее выгодна конформация, в которой гетарильный фрагмент расположен в домене 1В геликазы (рис. 2).

Аффинность геликазы по отношению к гетарилзамещенным порфиринам последовательно увеличивается при замене группы NCH₃ на атом серы и кислорода в периферийном заместителе





M = 2H, Zn; X = S (1a), O (16), NMe (1B).

(табл. 1). При этом е порфирины **1а–в** не образуют специфических π – π , H-связей с аминокислотными остатками (табл. 2). Вероятно, высокая аффинность геликазы по отношению к порфирину **16** с остатком бензоксазола обусловлена оптимальным геометрическим, электростатическим соответствием сайта связывания и порфирина.

В научной литературе рассматривались исключительно ингибиторы геликазы, причем всего несколько потенциальных ингибиторов геликазы SARS-CoV-2 имеют энергию связывания, близкую к полученным значениям аффинности для

ЖУРНАЛ ОБЩЕЙ ХИМИИ том 91 № 6 2021

порфиринов **1а–в** (табл. 1). Энергия связывания остальных соединений более низкая. Таким образом, порфирины **1а–в** могут быть возможными ингибиторами геликазы. Как отмечалось выше, наибольшее перспективны для исследования соединения, способные к полной инактивации фермента. Способность к фотоокислению геликазы порфиринами **1а–в** зависит как от фотоактивности порфирина, так и от наличия подверженных к фотоокислению аминокислотных остатков и их удаленности от порфирина. К таким аминокислотам относятся цистеин, метионин, триптофан, тирозин и гистидин, константы скорости их хими-

Соединение	Аминокислотное окружение в радиусе 4 Å	Водородные связи периферийный заме- ститель порфирина–аминокислотный остаток геликазы (<i>d</i> , Å) ^a
16	ASN177, ASN 179, GLU201, LYS202,	Нет
	TYR205, SER310, GLU375, MET378,	
	PRO408, ASN516, ALA520, GLN531,	
	ASP534, SER535, GLN537, HIS554 ,	
	ARG560	
1a	ASN177, ASN179, GLU201, LYS202,	Нет
	ASP204, TYR205 , SER310, ALA312,	
	GLU375, MET378, PRO408, ASN516,	
	SER517, ALA520, THR530, GLN531,	
	THR532, ASP534, SER535, GLN537,	
	HIS554, ARG560	
1в	ASN177, LYS202, ASP204, TYR205,	Нет
	SER310, ALA312, GLU375, MET378,	
	ASN516, SER517, THR530, GLN531,	
	THR532, ASP534, SER535	
Хлорин е6, комплекс А	ASN177, ASN179, PRO406, PRO408,	GLY415 (2.7), LEY417 (1.9), ASN557
	LEU412, THR413, LYS414, GLY415,	(3.1), PRO408 ^a (3.8)
	THR416, LEY417, PHE422, ASP534,	
	ASN557, ASN559, ARG560	
Хлорин е6, комплекс В	PRO284, GLY285, THR286, GLY287,	GLY285 (1.6, 3.3), GLY538 (3.1), THR286
	LYS288, SER289, HIS290, ALA312,	(2.9), GLY287 (2.0), LYS288 (1.7), HIS290
	ALA313, ALA316, GLU319, LYS320,	(1.5), SER289 (3.0)
	LYS323, ASP374, ARG443, GLY538,	
	GLU540	

Таблица 2. Структурное описание комплексов геликазы с гетарилзамещенными порфиринами 1а-в и хлорином еб

^а Н-Связь с атомом N реакционного центра.

ческой реакции с ¹О₂ составляют 8.9×10⁶, 1.6×10⁷, 3.0×10^7 , 8×10^6 и 3.2×10^7 моль⁻¹·л·с⁻¹ соответственно [28]. Расстояние, которое может преодолеть реакционноспособный синглетный кислород в белке вируса, сложно оценить. Согласно литературным данным, в водной среде максимально возможный путь ¹О₂ в отсутствие тушителей не превышает 150 нм [29], в живых клетках пространственная область внутриклеточной активности синглетного кислорода оценивается 100-150 нм [30, 31]. Можно ожидать, что при наличии в ближайшем аминокислотном окружении гетарилзамещенных порфиринов остатков цистеина, метионина, триптофана, тирозина и гистидина они с большой долей вероятности подвергнутся фотоокислению. Согласно полученным данным, в радиусе 4 Å от порфиринов 1а, б расположены уязвимые аминокислотные остатки: TYR205 (сайт 1В), МЕТ378 (сайт 1А), HIS

554 (сайт 2А). Ближайшие к порфирину **1в** уязвимые аминокислотные остатки – TYR205 (сайт 1В), MET378 (сайт 1А). Результаты молекулярного докинга позволяют рассчитывать, что порфирины **1а–в** могут не только ингибировать фермент геликазы SARS-CoV-2, но и полностью нарушать его первичную структуру.

Хлорин е6 связывается с геликазой в двух сайтах (рис. 3), наибольшая аффинность (комплекс **A**, табл. 1) выявлена для хлорина е6, локализованного преимущественно между доменами 1А, 2А и 1В. Несколько меньшая аффинность хлорина в комплексе **Б**, в котором хлорин взаимодействует с аминокислотными последовательностями доменов 2А, 1А и S.

Атомы кислорода в несимметрично замещенной молекуле хлорина е6 способны образовать водородные связи в обоих комплексах (рис. 3,







Рис. 2. Аминокислотное окружение в радиусе 4 Å от 5-[4-(1,3-бензотиазол-2-ил)фенил]-10,15,20-трис(1-метилпиридин-3-ил)порфирина (а) и 5-[4-(1,3-бензоксазол-2-ил)фенил]-10,15,20-трис(1-метилпиридин-3-ил)порфирин в комплексе с геликазой SARS-CoV-2 (б).

табл. 2). В комплексе A формируется слабая водородная связь между атомом N порфиринового центра и аминокислотным остатком PRO408 полипептидной цепи. Несмотря на это, аффинность геликазы к хлорину е6 сравнительно невысока (табл. 1), возможно, из-за неоптимальных элек-



Рис. 3. Молекулярный докинг хлорина еб к геликазе SARS-CoV-2. (а) общий вид комплекса, (б)– электростатический потенциал поверхности комплекса, (в) структура комплекса **А**, (г) структура комплекса **Б**. Н-Связи показаны *пунктиром*.

тростатических взаимодействий и структурного несоответствия, так как хлорин еб расположен практически на поверхности белка (рис. 3), и его нецелесообразно рассматривать в качестве эффективного ингибитора (табл. 1). Оба сайта связывания не содержат уязвимых к действию ${}^{1}O_{2}$ аминокислот [28], исключение составляет HIS290 в комплексе **Б**, участвующий в H-связывании с периферийными карбоксильными группами хлорина еб (табл. 2). Исходя из состава аминокислотного окружения хлорина еб в комплексах **A** и **Б** с геликазой, следует, что вирулицидное действие хлорина еб маловероятно.

Таким образом молекулярный докинг новых несимметричных гетарилзамещенных порфиринов с остатками бензотиазола, бензоксазола и бензимидазола и хлорина е6 к геликазе SARS-CoV-2 показывает, что они способны ингибировать и полностью дезактивировать важнейший фермент репликации вируса SARS-CoV-2. Высокая консервативность данного вирусного белка позволяет рассчитывать, что полученные порфирины будут активны и в отношении геликаз всей линейки коронавирусов. Полученные теоретические результаты нуждаются в экспериментальной проверке.

ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

В работе использовали структуру геликазы SARS-CoV-2 QHD43415 12 из базы https:// zhanglab.ccmb.med.umich.edu/CoVID-19/. Структуры хлорина еб и гетарилзамещенных порфиринов с остатками бензотиазола (1а), бензооксазола (16) и бензоимидазола (1в) минимизированы в программе ORCA 4.0 с использованием метода DFT b3lyp. [32]. Молекулярную стыковку белков с порфиринами 1а-в и хлорином е6 проводили с использованием программного обеспечения AutoDock Vina 1.1.2 [33] и визуализировали с помощью программного обеспечения PyMOL. Файлы структур порфиринов и белка подготовлены с помощью утилиты AutoDockTools 1.5.6, созданы файлы PDBQT. Затем в AutoDockTools установлено трехмерное поле и создан файл параметров стыковки. После завершения стыковки результаты показаны в системе PyMOL, после чего оценена энергия взаимодействия белок-порфирин.

Электронные спектры поглощения соединений **1а**-в регистрировали в дихлорметане на спектро-

фотометре UV/VIS Hitachi U2001 (Япония) при комнатной температуре в диапазоне λ 200–1000 нм. Спектры ЯМР ¹Н регистрировали на приборе Bruker Avance-500 (США). В качестве внутренних стандартов использовали сигналы растворителей. Масс-спектры MALDI-TOF положительных ионов регистрировали на времяпролетном масс-спектрометре с матрично-ассоциированной лазерной десорбцией Shimandzu AXIMA Confidence (Япония) и на приборе Bruker Daltonics Ultraflex (США).

Растворители перед использованием высушивали и перегоняли. В работе использовали соединения с чистотой не менее 99% (Реахим, ЭКОС-1, Aldrich, Fluka).

5-(4-Бромфенил)-10,15,20-трис(пиридин-3-ил)порфирин. К кипящему раствору 500 мл пропионовой кислоты и 35 мл (0.27 моль) пропионового ангидрида при пропускании воздуха прибавляли за 20 мин смесь 10 мл (0.144 моль) пиррола, 6.66 г (0.036 моль) 4-бромбензальдегида и 10.15 мл (0.108 моль) пиридин-3-карбальдегида. Смесь кипятили 1.5 ч при пропускании воздуха. Пропионовую кислоту отгоняли в вакууме. К остатку добавляли 300 мл метанола и 30 мл раствора аммиака. Осадок смеси порфиринов отфильтровывали, промывали метанолом и сушили при комнатной температуре до постоянной массы. Высушенный осадок растворяли в 200 мл дихлорметана и хроматографировали на колонке с Al₂O₃ (активность III по Брокману), элюируя смесью этанол-хлористый метилен, 10:1. Собирали третью фракцию 5-(4-бромфенил)-10,15,20-трис(пиридин-3-ил)порфирина. Растворитель выпаривали, порфирин повторно хроматографировали на колонке с Al₂O₃ (активность III по Брокману), элюируя смесью этанол-хлористый метилен, 10:1. Индивидуальность продукта реакции контролировали с помощью ТСХ на алуфоле и масс-спектрометрии (MALDI-TOF). Выход 3.95г (15.8%). *R*_f 0.72 (силуфол, дихлорметан–этанол, 10:1). ЭСП (дихлорметан), λ_{max} , нм (lgɛ): 416 (5.91), 512 (4.60), 547 (4.58), 588 (4.48), 643 (4.58). Спектр ЯМР ¹Н (CDCl₃), б, м. д. (*J*, Гц): 9.50 с (3Н, Н²', Ру), 9.10 д (3Н, Н⁶', Ру, *J* 5.5), 9.02 д (2Н, Н^{8,12}, *J* 4.5), 8.89 с (4H, H^{3,7,13,17}), 8.57 д (2H, H^{2,18}, J 4.5), 8.44 д (3H, H^{4'}, Py, J 5.5), 8.07 д (2H, H^{2",6"}, Ph, J 8.0), 7.91 д (5H, H^{5'}, H^{3",5"}, Ph, J 8.0), -2.78 с (2H,

NH). Macc-спектр (MALDI-TOF), *m/z*: 696.68 [*M*]⁺. C₄₁H₂₆BrN₇. *M* 696.60.

5-(4-Бромфенил)-10,15,20-трис(пиридин-3-ил)порфиринат цинка. Растворяли 3 г (4.3 ммоль) 5-(4-бромфенил)-10,15,20-трис(пиридин-3-ил)порфирина и 4.7 г (0.021 моль) безводного ацетата цинка в смеси 200 мл метанола и 100 мл хлористого метилена. Смесь кипятили 1.5 ч, контролируя протекание реакции с помощью ЭСП. Смесь охлаждали, отгоняли избыток растворителя, остаток хроматографировали на колонке с Al₂O₃ (активность III по Брокману), элюируя смесью этанол-хлористый метилен, 10:1. Растворитель отгоняли в вакууме, остаток промывали водой, отфильтровывали и высушивали при комнатной температуре до постоянной массы. Выход 3.2 г. (98%). *R*_f 0.67 (силуфол, дихлорметан–этанол, 10:1). ЭСП (дихлорметан), λ_{max}, нм (lgε): 416 (6.06), 549 (4.62), 590 (4.71). Спектр ЯМР ¹Н (CDCl₃), б, м. д. (*J*, Гц): 9.50 с (3H, H^{2'}, Ру), 9.10 д (3H, H^{6'}, Ру, J 5.5), 9.02 д (2H, H^{8,12}, J 4.5), 8.89 с (4H, H^{3,7,13,17}), 8.57 д (2H, Н^{2,18}, *J* 4.5), 8.44 д (3Н, Н⁴, Ру, *J* 5.5), 8.07 д (2Н, H^{2",6"}, Ph, J 8.0), 7.92 д (5H, 5'-HPy, H^{3",5"}, Ph, J 8.0). Macc-спектр (MALDI-TOF), *m/z*: 760.03 [*M*]⁺. C₄₁H₂₄BrN₇Zn. M 759.97.

5-[4-(1,3-Бензотиазол-2-ил)фенил]-10,15,20-трис(пиридин-3-ил)порфирин. Смесь 0.03 г Pd(OAc)₂ (20 мол%), 0.026 г Cu(OAc)₂·H₂O (20 мол%), 0.176 г трифенилфосфина (1 экв.), 0.51 г 5-(4-бромфенил)-10,15,20-трис(пиридин-3-ил)порфината цинка (0.671 ммоль), 45 мл толуола, 146 мкл (2 экв., 1.342 ммоль) бензотиазола кипятили при перемешивании 48 ч. охлаждали до комнатной температуры и добавляли 50 мл хлористого метилена и фильтровали. Осадок промывали 10 мл хлористого метилена, объединенные органические фракции упаривали в вакууме. Остаток растворяли в 30 мл хлористого метилена и хроматографировали на колонке с Al₂O₃ (активность III по Брокману), элюируя сначала дихлорментаном, а затем смесью этанол-хлористый метилен, 1:10. Собирали вторую фракцию. Цинковый комплекс растворяли в дихлорметане и для разрушения комплекса добавляли 3 мл конц. HCl, затем обрабатывали водным раствором аммиака и отмывали водой. Раствор осушали безводным сульфатом натрия и упаривали в вакууме. Хроматографировали на колонке с Al₂O₃ (активность III по Брок-

ЖУРНАЛ ОБЩЕЙ ХИМИИ том 91 № 6 2021

ману), элюируя сначала дихлорментаном, а затем смесью этанол–хлористый метилен, 1:10, собирали вторую фракцию. Выход 0.345 г (67 %), зелено-фиолетовый кристаллический порошок. $R_{\rm f}$ 0.73 (силуфол, дихлорметан–этанол, 10:1). ЭСП (дихлорметан), $\lambda_{\rm max}$, нм (lgɛ): 420 (5.96), 516 (4.66), 550 (4.57), 590 (4.60), 646 (4.59). Спектр ЯМР ¹Н (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 9.50 с (3H, H², Py), 9.10 д (3H, H⁶, Py, *J* 5.5), 9.02 д (2H, H^{8,12}, *J* 4.5), 8.89 с (4H, H^{3,7,13,17}), 8.57 д (2H, H^{2,18}, *J* 4.5), 8.44 д (3H, H⁴, Py, *J* 5.5), 8.27 д (2H, H^{2",6"}, Ph, *J* 6.0), 7.82–7.79 м (5H, H^{5'}, Py, H^{3",5"}, Ph), 8.02 д (2H, бензотиазол, *J* 8.2), 7.46–7.54 м (2H, бензотиазол), –2.78 с (2H, NH). Масс-спектр (MALDI-TOF), *m/z*: 750.89 [*M*]⁺. С₄₈H₃₀N₈S. *M* 750.87.

5-[4-(1,3-Бензотиазол-2-ил)фенил]-10,15,20-трис(1-метилпиридиний-3-ил)порфирин трииодид (1а). Смесь 0.22 г (0.29 ммоль) 5-[4-(1,3-бензотиазол-2-ил)фенил]-10,15,20-трис(пиридин-3-ил)порфирина и 0.5 мл (0.46 ммоль) метилиодида кипятили в диметилформамиде (30 мл) 1 ч. Раствор охлаждали и разбавляли бензолом, 1:1. Осадок отфильтровывали, промывали последовательно бензолом, ацетоном и сушили. Выход 0.21 г (98%). ЭСП (вода), λ_{max} , нм (lge): 418 (6.09), 516 (4.69), 549 (4.63), 585 (4.65), 634 (4.65). Спектр ЯМР ¹Н (ДМСО-*d*₆), δ, м. д.: 9.52 с (3H, H^{2'}, Py), 9.11 д (3H, H^{6'}, Ру, *J* 5.3), 9.02 д (2H, H^{8,12}, *J* 4.4), 8.89 с (4H, H^{3,7,13,17}), 8.57 д (2H, H^{2,18}, J 4.4), 8.44 д (3H, H⁴', Ру, J 5.2), 8.27 д (2H, H^{2",6"}, Ph, J 5.9), 7.82–7.79 м (5H, H^{5'}, Ру, H^{3",5"}, Ph), 7.94–8.11 м (2H, бензотиазол), 7.46-7.54 м (2Н, бензотиазол), 4.72 с (9H, CH₃N), -2.78 уш. с (2H, NH). Масс-спектр (MALDI-TOF), *m/z*: 1176.73 [*M*]⁺. C₅₁H₃₀I₃N₈S. *M* 1176.69.

5-[**4-**(**1**,**3-**Бензоксазол-**2-**ил) фенил]-**10**,**15**,**20-**трис(пиридин-**3-**ил)порфирин получали аналогично 5-[**4**-(1,**3**-бензотиазол-**2**-ил)фенил]-10,15,20-трис(пиридин-**3**-ил)порфирину. Вместо бензотиазола использовали 0.159 г (2 экв., 1.342 ммоль) бензоксазола. Выход 0.395 г (79%), зелено-фиолетовый кристаллический порошок. $R_{\rm f}$ 0.73 (силуфол, дихлорметан–метанол; 10:1). ЭСП (дихлорметан), $\lambda_{\rm max}$, нм (lgɛ): 420 (5.97), 516 (4.67), 551 (4.57), 590 (4.62), 646 (4.62). Спектр ЯМР ¹Н (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 9.50 с (3H, H^{2'}, Ру), 9.10 д (3H, H^{6'}, Ру, *J* 5.5), 9.02 д (2H, H^{8,12}, *J* 4.5), 8.89 с (4H, H^{3,7,13,17}), 8.57 д (2H, H^{2,18}, *J* 4.5), 8.44 д (3H, H^{4'}, Ру, *J* 5.5), 8.26 д (2H, H^{2",6"}, Ph, *J* 6.0), 7.82–7.80 м (5H, H^{5'}, Ру, H^{3",5"}, Ph), 7.58–8.02 м (2H, бензоксазол), 7.34–7.43 м (2H, бензоксазол), –2.79 с (2H, NH). Масс-спектр (MALDI-TOF), *m/z*: *m/z* 734,83 $[M]^+$. C₄₈H₃₀N₈. *M* 734 80.

5-[4-(1,3-Бензоксазол-2-ил)фенил]-10,15,20трис(1-метилпиридиний-3-ил)порфирин трииодид (16) получали аналогично соединению 1а из 5-[4-(1,3-бензооксазол-2-ил)фенил]-10,15,20-трис(пирилин-3-ил)порфирина. Выход 0.23 ΜГ (98%), коричневый кристаллический порошок. ЭСП (вода), λ_{max} , нм (lge): 418 (6.05), 516 (4.67), 550 (4.64), 585 (4.64), 634 (4.66). Спектр ЯМР ¹Н (ДМСО-*d*₆), б, м. д. (*J*, Гц): 9.51 с (3H, H^{2'}, Py), 9.10 д (3H, H^{6'}, Ру, *J* 5.4), 9.02 д (2H, H^{8,12}, *J* 4.4), 8.90 с (4H, H^{3,7,13,17}), 8.57 д (2H, H^{2,18}, J 4.4), 8.44 д (3H, H^{4'}, Py, J 5.5), 8.26 д (2H, H^{2",6"}, Ph, J 5.9), 7.82–7.80 м (5H, H^{5'}, Ру, H^{3",5"}, Рh), 7.58–8.02 м (2H, бензоксазол), 7.34-7.43 м (2Н, бензоксазол), 4.71 с (9Н, CH₃N), -2.79 c (2H, NH). Macc-спектр (MALDI-TOF), m/z: 1160.67 $[M]^+$. C₅₁H₃₉I₃N₈O. M 1160.62.

5-[4-(1-Метил-1,3-бензимидазол-2-ил)фенил]-10,15,20-трис(пиридин-3-ил)порфирин получали аналогично 5-[4-(1,3-бензотиазол-2-ил)фенил]-10,15,20-трис(1-метилпиридин-3-ил) порфирину. Вместо бензотиазола использовали 0.178 г (2 экв., 1.342 ммоль) 1-метилимидазола. Выход 0.228 г (45 %), зелено-фиолетовый кристаллический порошок. R_f 0.70 (силуфол, дихлорметан-метанол, 10:1). ЭСП (дихлорметан), λ_{max} , нм (lge): 420 (5.97), 516 (4.67), 550 (4.62), 590 (4.59), 646 (4.62). Спектр ¹Н ЯМР (CDCl₃), б, м. д. (*J*, Гц): 9.50 с (3H, H^{2'}, Py), 9.10 д (3H, H^{6'}, Py, J 5.5), 9.02 д (2H, H^{8,12}, J 4.5), 8.89 с (4H, H^{3,7,13,17}), 8.57 д (2H, Н^{2,18}, *J* 4.5), 8.44 д (3Н, Н⁴', Ру, *J* 5.5), 8.26 д (2Н, H^{2",6"}, Ph, J 6.0), 7.82–7.80 м (5H, H^{5'}, Py, H^{3",5"}, Ph), 7.59 д (2H, имидазол, J 8.4), 7.42–7.47 м (2H, имидазол), 3.88 с (3H, NMe), -2.78 с (2H, NH). Массспектр (MALDI-TOF), *m/z*: 747.36 [*M*]⁺. С₄₉H₃₃N₉. M 747.29.

5-[4-(1-Метил-1,3-бензимидазол-2-ил)фенил]-10,15,20-трис(1-метилпиридиний-3-ил)порфирин трииодид (1в) получали аналогично соединению **1а** из 5-[4-(1-метил-1,3-бензимидазол-2-ил)фенил-10,15,20-трис(пиридин-3-ил)порфирина. Выход 0.19 г (99%), коричневый кристаллический порошок. ЭСП (вода), λ_{max} , нм (lgɛ): 418 (6.07), 516 (4.69), 550 (4.65), 585 (4.63), 634 (4.64). Спектр ЯМР ¹Н (ДМСО- d_6), δ , м. д. (J, Гп): 9.50 с (3H, H²', Ру), 9.10 д (3H, H⁶', Ру), 9.02 д (2H, H^{8,12}, J 4.4), 8.89 с (4H, H^{3,7,13,17}), 8.57 д (2H, H^{2,18}, J 4.4), 8.44 д (3H, H⁴', Ру, J 5.3), 8.26 д (2H, H^{2'',6''}, Ph, J6.0), 7.83– 7.80 м (5H, H⁵', Ру, H^{3'',5''}, Ph), 7.59 д (2H, имидазол), 7.42–7.47 м (2H, имидазол), 4.72 с (9H, CH₃N), 3.89 с (3H, NMe), –2.78 с (2H, NH). Масс-спектр (MALDI-TOF), m/z: 1173.74 [M]⁺. C₅₂H₄₂I₃N₉. M 1173.66.

ИНФОРМАЦИЯ ОБ АВТОРАХ

Сырбу Сергей Александрович, ORCID: http:// orcid.org/0000-0003-1482-2809

Киселев Алексей Николаевич, ORCID: http:// orcid.org/0000-0002-6664-6221

Лебедев Михаил Александрович, ORCID: http:// orcid.org/0000-0002-9318-3816

Губарев Юрий Александрович, ORCID: http:// orcid.org/0000-0003-2870-2189

Юрина Елена Сергеевна, ORCID: http://orcid. org/0000-0002-2403-7049

Лебедева Наталья Шамильевна, ORCID: http:// orcid.org/0000-0001-7260-3239

ФОНДОВАЯ ПОДДЕРЖКА

Работа выполнена при финансовой поддержке Российского фонда фундаментальных исследований (грант № 20-04-60067) с использованием оборудования Центра коллективного пользования Ивановского государственного химико-технологического университета.

КОНФЛИКТ ИНТЕРЕСОВ

Авторы заявляют об отсутствии конфликта интересов

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- Wu Y., Xu X., Chen Z., Duan J., Hashimoto K., Yang L., Liu C., Yang C. // Brain Behav. Immun. 2020. Vol. 87. P. 18. doi 10.1016/j.bbi.2020.03.031
- Jahanshahlu L., Rezaei N. //Arch. Med. Res. 2020.
 Vol. 51. N 7. P. 721. doi 10.1016/j.arcmed.2020.05.016
- Gandhi S., Srivastava A.K., Ray U., Tripathi P.P. // ACS Chem. Neurosci. 2020. Vol. 11. N 10. P. 1379. doi 10.1021/acschemneuro.0c00217
- Hamming I., Timens W., Bulthuis M.L., Lely A.T., Navis G.J., Goor H. // J. Pathol. 2004. Vol. 203. N 2. P. 631. doi 10.1002/path.1570

- Drake J.W. // PNAS. 1993. Vol. 90. N 9. P. 4171. doi 10.1073/pnas.90.9.4171
- Villa T. G., Abril A.G., Sánchez S., Miguel T., Sánchez-Pérez A. // Arch. Microbiol. 2020. P. 1. doi 10.1007/ s00203-020-02040-5
- Thébaud G., Chadœuf J., Morelli M.J., McCauley J.W., Haydon D.T. // Proc. Royal. Soc. (B). 2010. Vol. 277. N 1682. P. 809. doi 10.1098/rspb.2009.1247
- Cheng L., Han X., Zhu Z., Qi C., Wang P., Zhang X. // Brief. Bioinformatics. 2021. Vol. 22. N 2. P. 1442. doi 10.1093/bib/bbab042
- Wu C., Liu Y., Yang Y., Zhang P., Zhong W., Wang Y., Xu Y. Li M., Li X., Zheng M., Chen L., Li H. // Acta Pharm. Sin. B. 2020. Vol. 10. N 5. P. 766. doi 10.1016/j. apsb.2020.02.008
- Basu A., Sarkar A., Maulik U. // Sci. Rep. 2020. Vol. 10. N 1. P. 1. doi 10.1038/s41598-020-74715-4.
- 11. Charoute H., Saile R., Barakat A. //. ChemRxiv. Preprint. 2020. doi 10.26434/chemrxiv.12115638.v1
- Narkhede R. R., Cheke R.S., Ambhore J.P., Shinde S.D. // Eurasian J. Med. Oncol. 2020. Vol. 4. N 3. P. 185. doi 10.14744/ejmo.2020.31503
- Wan Y. Shang J., Graham R., Baric R.S., Li F. // J. Virol. 2020. Vol. 94. N 7. P. 1. doi 10.1128/JVI.00127-20
- Habtemariam S., Nabavi S.F., Banach M., Berindan-Neagoe I., Sarkar K., Sil P.C., Nabavi, S.M. // Arch. Med. Res. 2020. Vol. 51. N 7. P. 733. doi 10.1016/j. arcmed.2020.05.024
- Yan L., Zhang Y., Ge J., Zheng L., Gao Y., Wang T., Huang Y., Li M., Wang Q., Rao Z., Lou Z. // Nat. Commun. 2020. Vol. 11. N 1. P. 1. doi 10.1038/s41467-020-19770-1
- Borgio J.F., Alsuwat H.S., Al Otaibi W.M., Ibrahim A.M., Almandil N.B., Al Asoom L.I., Salahuddin M., Kamaraj B., AbdulAzeez S. // Arch. Med. Sci. 2020. Vol. 16. N 3. P. 508. doi 10.5114/aoms.2020.94567
- Ugurel O.M., Mutlu O., Sariyer E., Kocer S., Ugurel E., Inci T.G., Ata O., Turgut-Balik D. // Int. J. Biol. Macromol. 2020. Vol. 163. P. 1687. doi 10.1016/j. ijbiomac.2020.09.138

- Khater S., Das G. // OSFPREPRINTS. 2020. P. 1. doi 10.31219/osf.io/8dseq
- Balasubramaniam M., Reis R.J.S. // ChemRxiv. 2020. doi 10.26434/chemrxiv.12084822
- 20. *Gurung A.B.* // Gene Rep. 2020. Vol. 21. P. 100860. doi 10.1016/j.genrep.2020.100860
- White M.A., Lin W., Cheng X. // J. Phys. Chem. Lett. 2020. Vol. 11. N 21. P. 9144. doi 10.1021/acs. jpclett.0c02421
- Vzorov A.N., Dixon D.W., Trommel J.S., Marzilli L.G., Compans R.W. // Antimicrob. Agents Chemother. 2002. Vol. 46. N 12. P. 3917. doi 10.1128/AAC.46.12.3917-3925.2002
- Guo H., Pan X., Mao R., Zhang X., Wang L., Lu X., Chang J., Guo J.-T., Passic S., Krebs F.C. Wigdahl B., Warren T.K., Retterer C.J., Bavari S., Xu X., Cuconati A., Block T.M. // Antimicrob. Agents Chemother. 2011. Vol. 55. P. 478. doi 10.1128/AAC.00989-10
- 24. *Abrahamse H., Hamblin M.R. //* Biochem. J. 2016. Vol. 473. P. 347. doi 10.1042/BJ20150942
- Hamblin M.R., Abrahamse H. // Antibiotics 2020 Vol. 9. P. 53. doi 10.3390/antibiotics9020053
- Majiya H., Adeyemi O.O., Stonehouse N.J., Millner P. // J. Photochem. Photobiol. (B). 2018. Vol. 178. P. 404. doi 10.1016/j.jphotobiol.2017.11.032
- Mirza M.U., Froeyen M. // J. Pharm. Anal. 2020.
 Vol. 10. N 4. P. 320. doi 10.1016/j.jpha.2020.04.008
- Davies M.J., Truscott R.J.W. // J. Photochem. Photobiol. (B). 2001. Vol. 63. N 1–3. P. 114. doi 10.1016/S1011-1344(01)00208-1
- Rodgers M.A.J., Snowden P.T. // J. Am. Chem. Soc. 1982. Vol. 104. N 20. P. 5541. doi 10.1021/ja00384a070
- Moan J. // J. Photochem. Photobiol. (B). 1990. Vol. 6. N 3. P. 343. doi 10.1016/1011-1344(90)85104-5
- Hatz S., Poulsen L., Ogilby P.R. // Photochem. Photobiol. 2008. Vol. 84. N 5. P. 1284. doi 10.1111/j.1751-1097.2008.00359.x
- Neese F. // Wiley Interdiscip. Rev. Comput. Mol. Sci. 2018. Vol. 8. N 1. P. e1327. doi 10.1002/wcms.1327
- Trott O., Olson A.J. // J. Comput. Chem. 2010. Vol. 31. N 2. P. 455. doi 10.1002/jcc.21334

Synthesis of Hetaryl-Substituted Asymmetric Porphyrins and Their Affinity for SARS-CoV-2 Helicase

S. A. Syrbu^{*a*}, A. N. Kiselev^{*a,b*}, M. A. Lebedev^{*a,b*}, Yu. A. Gubarev^{*a*}, E. S. Yurina^{*a*,*}, and N. Sh. Lebedeva^{*a*}

^a G.A. Krestov Institute of Solution Chemistry of the Russian Academy of Sciences, Ivanovo, 153045 Russia ^b Ivanovo State University of Chemistry and Technology, Ivanovo, 153000 Russia *e-mail: yurina elena77@mail.ru

Received April 21, 2021; revised April 21, 2021; accepted May 6, 2021

Molecular docking of asymmetric hetaryl-substituted porphyrins and chlorin e6 with SARS-CoV-2 helicase was carried out. It was found that the affinity of hetaryl-substituted porphyrins for this protein is significantly higher than the analogous characteristics obtained for drugs approved by the FDA and chlorin e6. The structure of the complexes of SARS-CoV-2 helicase with the investigated macroheterocyclic compounds were analyzed. It was suggested that there are possible ways to inhibit and photoinactivate SARS-CoV helicase based on the localization of porphyrins and chlorin e6 in the helicase domains. The new porphyrin compounds containing residues of benzothiazole (S-por), benzooxazole (O-por) and benzoimidazole (N-por) were synthesized and their structures were confirmed. The results can be used in the development of drugs with virucidal activity.

Keywords: porphyrins, molecular docking, helicase, SARS-CoV-2 virus, inhibition, inactivation