

УДК 547.574.3 + 547.859+547.789.6

СТРУКТУРА И БИОЛОГИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА 2-ФЕНИЛГИДРАЗОНОВЫХ ПРОИЗВОДНЫХ ТИАЗОЛОПИРИМИДИНОВ

© 2022 г. А. С. Агарков^{1,*}, Э. Р. Габитова², Ф. Б. Галиева¹, А. С. Овсянников¹, А. Д. Волошина¹,
А. К. Ширяев³, И. А. Литвинов¹, С. Е. Соловьева¹, член-корреспондент РАН И. С. Антипин¹

Поступило 09.02.2022 г.

После доработки 11.03.2022 г.

Принято к публикации 21.03.2022 г.

Синтезирован ряд 2-фенилгидразоновых производных тиазоло[3,2-*a*]пиримидинов и проведено исследование их структуры и биологической активности. Структура полученных соединений подтверждена данными ¹H и ¹³C ЯМР-спектроскопии и рентгеноструктурного анализа. Установлено, что для синтезированных производных характерна гидразонная форма, а также *Z*-конфигурация относительно C=N-связи. Показана низкая цитотоксичность синтезированных соединений в отношении нормальных и опухолевых клеточных линий.

Ключевые слова: тиазоло[3,2-*a*]пиримидины, 2-фенилгидразоны тиазоло[3,2-*a*]пиримидинов, азо-гидразонная таутомерия, *E*- и *Z*-изомерия, рентгеноструктурный анализ, цитотоксичность, биоактивность

DOI: 10.31857/S2686953522020029

Тиазоло[3,2-*a*]пиримидины являются перспективными структурными фрагментами для разработки лекарственных веществ, в том числе и противораковых препаратов [1–3]. Строение этих гетероциклов напоминает пурин, что может быть использовано в конструировании структур, активно связывающихся с биологическими мишенями. В литературе известны гидразоновые производные как гетероциклической, так и алициклической природы, проявляющие бактериостатическую активность, а также противотуберкулезное, жаропонижающее, обезболивающее и противоопухолевое действие [4]. В связи с этим представляет интерес изучение структуры и биологических свойств производных, включающих как тиазолопиримидиновый, так и гидразоновый фрагменты.

Тиазоло[3,2-*a*]пиримидиноны имеют нуклеофильный центр – метиленовую группу, обладающую повышенными кислотными свойствами из-за сопряжения образующегося карбаниона с кар-

бонильной группой, что дает возможность введения различных функциональных групп путем взаимодействия с электрофильными реагентами [5–9]. Ранее нами был разработан метод синтеза фенилгидразоновых производных тиазоло[3,2-*a*]пиримидина [8] с использованием соли диазония в качестве электрофильного реагента. Однако ряд важных вопросов структуры полученных соединений, связанных с возможностью существования двух таутомеров (азо-гидразонная таутомерия) [10–12] и двух геометрических изомеров (*Z* и *E*) относительно C=N- или N=N-связей, остались открытыми.

В настоящей работе был синтезирован ряд производных тиазолопиримидинов **7–12** (схема 1), содержащих 2-фенилгидразоновый фрагмент, в которых варьировались заместители как в ароматическом кольце (2-OMe, 4-OMe, 4-Me, 4-Br), так и при шестом атоме углерода гетероцикла.

Для соединений такого типа характерна азо-гидразонная таутомерия и, следовательно, возможность образования двух таутомеров (схема 2). Одной из целей работы стало определение количества таутомеров и их соотношения в растворе и кристаллической фазе.

Для решения данного вопроса были получены экспериментальные данные ЯМР-спектроскопии. Во всех спектрах ¹H ЯМР синтезированных соединений наблюдается одинаковый набор сигналов, что свидетельствует о существовании в растворе одного таутомера. В табл. 1 приведены

¹ Институт органической и физической химии им. А.Е. Арбузова – обособленное структурное подразделение ФИЦ “Казанский научный центр Российской академии наук”, 420111 Казань, Россия

² Казанский (Приволжский) федеральный университет, 420008 Казань, Россия

³ Самарский государственный технический университет, 443100 Самара, Россия

*E-mail: artem.agarkov.95.chem@mail.ru

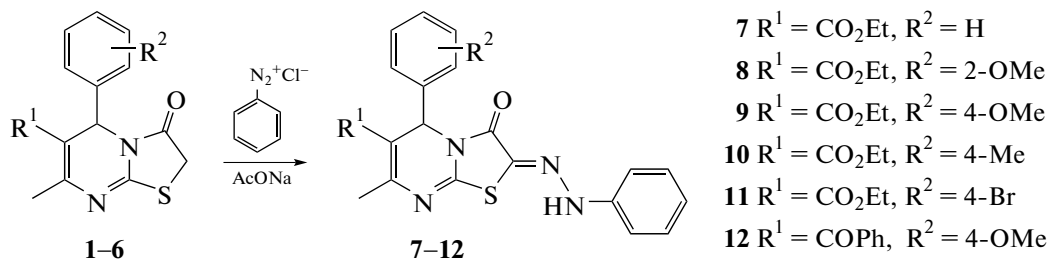


Схема 1

спектральные данные синтезированных соединений **7–12**, зарегистрированные в ДМСО- d_6 . В спектрах присутствуют наборы сигналов в характерных областях, в частности, мультиплетов ароматических протонов, синглетов метильной и метиновых протонов, а также триплет и мультиплет сложноэфирной группировки. Мультиплетный характер сигнала обусловлен наложением двух квадруплетов друг на друга. Этот факт вызван близостью метиленовой группы к асимметрическому атому углерода C5. Однако в слабopольной части спектра присутствует синглет, который можно приписать как к протону группы CH, так и к протону группы NH. Наблюдаемая величина химического сдвига указывает на наличие в данных соединениях скорее гидразонной, чем азо-группы. Стоит отметить, что химический сдвиг данного протона сильно зависит от протон-акцепторности используемого растворителя: 7–9 м. д. в CDCl_3 [8] и около 11 м. д. в ДМСО- d_6 , что также свидетельствует об образовании гидразона. Дополнительным аргументом в пользу гидразонного фрагмента являются спектры ^{13}C DEPT ЯМР, в которых не наблюдалось положительного сигнала метинового атома углерода.

Для однозначного определения структуры исследуемых соединений пригодный для PCA монокристалл соединения **11** был получен медленным испарением растворителя из этанольного раствора. Данные PCA полностью согласуются с данными ЯМР-спектроскопии. В табл. 2 проведено сравнение экспериментальных длин связей фрагмента $\text{O}=\text{C}-\text{C}=\text{N}-\text{NH}$.

Результаты PCA соединения **11** депонированы в Кембриджской базе кристаллоструктурных данных, номер депозита CCDC 2153713.

Из данных табл. 2 видно, что длина связи между атомами тиазольного атома углерода C3 и азота N4, составляет 1.279(2) Å, что соответствует двойной связи $\text{C}=\text{N}$, и подтверждает наличие одного таутомера – гидразонной формы. Но обращает на себя внимание тот факт, что длины связей C2–C3 (1.477(2) Å) и N4–N5 (1.328 Å) являются более короткими по сравнению с соответствующими одинарными связями (1.54 и 1.45 Å соответственно), что свидетельствует о наличии сопряжения в этом фрагменте, включая фенильное кольцо при атоме N5. Плоская конформация фрагмента молекулы, включающего гидразонную группу, пятичленный гетероцикл и фенильное кольцо, благоприятна для такого сопряжения (схема 3).

Геометрия молекулы и фрагмент кристаллической упаковки соединения **11** приведены на рис. 1.

Интересно отметить, что данное соединение имеет Z-конфигурацию, хотя с термодинамической точки зрения должен быть более выгодным E-изомер из-за возможного образования внутримолекулярной водородной связи $\text{N}-\text{H}\cdots\text{O}$, приводящей к его стабилизации (схема 4).

Образование Z-изомера вызвано тем, что N–H-связь участвует во внутримолекулярном водородном связывании не с более жестким атомом кислорода (схема 4), а с мягким атомом серы (рис. 2). Кроме того, N–H-связь образует водородную связь с сольватной молекулой этанола. Это достаточно редкий супрамолекулярный мотив формирования внутримолекулярных водородных связей в кристаллической фазе.

Основываясь на данных метода PCA, соединение **11** в кристаллической фазе имеет водородную связь нескольких типов: внутримолекулярная $\text{N}-\text{H}\cdots\text{S}$, межмолекулярная между молекулами

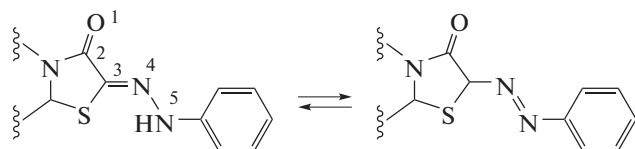


Схема 2

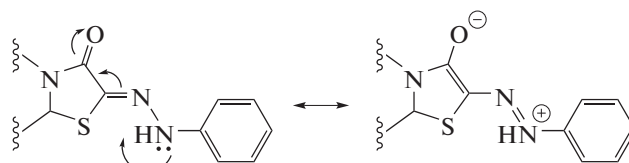


Схема 3

Таблица 1. Спектральные характеристики соединений 7–12

Соединение	¹ H ЯМР (Avance “Bruker”, 600 МГц, ДМСО- <i>d</i> ₆ , δ, м. д., <i>J</i> , Гц)
7	1.12–1.14 (3H, т, <i>J</i> 6.8 Гц, CH ₃), 2.40 (3H, с, CH ₃), 4.03–4.10 (2H, м, CH ₂), 6.03 (1H, с, CH), 6.98–7.01 (1H, м, H _{аром.}), 7.24–7.36 (9H, м, H _{аром.}), 10.93 (1H, с, NH)
8	1.11–1.13 (3H, т, <i>J</i> 6.8 Гц, CH ₃), 2.46 (3H, с, CH ₃), 3.63 (3H, с, CH ₃), 4.13–4.19 (2H, м, CH ₂), 5.75 (1H, с, CH), 6.89–7.10 (4H, м, H _{аром.}), 7.24–7.40 (5H, м, H _{аром.}), 10.91 (1H, с, NH)
9	1.12–1.14 (3H, т, <i>J</i> 6.8 Гц, CH ₃), 2.39 (3H, с, CH ₃), 3.65 (3H, с, CH ₃), 4.05–4.10 (2H, м, CH ₂), 6.12 (1H, с, CH), 6.90–6.92 (2H, м, H _{аром.}), 6.99–7.12 (3H, м, H _{аром.}), 7.25–7.27 (2H, м, H _{аром.}), 7.30–7.38 (2H, м, H _{аром.}), 10.95 (1H, с, NH)
10	1.12–1.14 (3H, т, <i>J</i> 6.8 Гц, CH ₃), 2.11 (3H, с, CH ₃), 2.39 (3H, с, CH ₃), 4.06–4.10 (2H, м, CH ₂), 6.17 (1H, с, CH), 7.02–7.12 (3H, м, H _{аром.}), 7.29–7.33 (6H, м, H _{аром.}), 10.93 (1H, с, NH)
11	1.13–1.15 (3H, т, <i>J</i> 6.8 Гц, CH ₃), 2.45 (3H, с, CH ₃), 4.00–4.06 (2H, м, CH ₂), 6.00 (1H, с, CH), 6.98–7.00 (1H, м, H _{аром.}), 7.22–7.23 (2H, м, H _{аром.}), 7.25–7.27 (2H, м, H _{аром.}), 7.30–7.33 (2H, м, H _{аром.}), 7.55–7.57 (2H, м, H _{аром.}), 10.96 (1H, с, NH)
12	1.70 (3H, с, CH ₃), 3.36 (3H, с, CH ₃), 3.63 (3H, с, CH ₃), 6.23 (1H, с, CH), 6.85–6.88 (1H, м, H _{аром.}), 6.95–7.00 (3H, м, H _{аром.}), 7.21–7.26 (3H, м, H _{аром.}), 7.30–7.33 (2H, м, H _{аром.}), 7.45–7.49 (2H, м, H _{аром.}), 7.58–7.62 (3H, м, H _{аром.}), 10.90 (1H, с, NH)

этанол и лиганда N–H...O, межмолекулярная между лигандом и симметрически зависимой молекулой этанола O–H...N (табл. 3).

Для выявления возможных областей биологической активности синтезированных соединений было проведено компьютерное моделирование с помощью сервиса PASSonline [14]. Наличие фенилгидразонового фрагмента, видимо, обеспечивает наибольшую вероятность проявления активности в отношении ингибирования инсулиназы и фосфатазы, которые играют ключевую роль в регуляции клеточного цикла и чрезмерно экспрессируется при многих видах рака.

В связи с этим полученные соединения 7–11 были исследованы на цитотоксичность в отношении нормальных и опухолевых клеточных линий человека. Оценка их цитотоксического действия проводилась путем подсчета жизнеспособных клеток с помощью многофункциональной системы Cytell Cell Imaging (GE Healthcare Life Science, Швеция) с использованием приложения Cell Viability BioApp, которое позволяет точно подсчитать количество клеток, оценить их жизнеспособность на основании интенсивности флуоресценции.

Из данных табл. 4 видно, что соединения 7–11, содержащие как тиазолопиримидиновый, так и гидразоновый фрагменты, практически не проявляют цитотоксического действия на изученные линии клеток. Данный факт согласуется с прогнозом сервиса PASSonline, в соответствии с которым вероятность проявления исследуемой активности составляла всего 40–70%. Стоит отме-

тить, что синтезированные соединения являются нетоксичными и в отношении нормальных клеточных линий.

ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

Растворители очищали по описанным методикам [15]. Все реактивы (Acros, Alfa Aesar) использовали без дальнейшей очистки. Синтез исходных 1,2,3,4-тетрагидропиримидин-2-тионов и тиазоло[3,2-*a*]пиримидинов был осуществлен по известным литературным методикам [16, 17].

Чистоту соединений контролировали методом тонкослойной хроматографии на пластинках Silufol UV 254 с визуализацией в ультрафиолетовой лампе VL-6.LC (трубка 6W–254 нм). Точки плав-

Таблица 2. Длины связей *d* фрагмента O=C–C=N–NH в соединении 11

Связь ^a	Экспериментальное значение <i>d</i> , Å	Связь	Литературные данные [13] <i>d</i> , Å
O1–C2	1.210(2)	C–O	1.43
		C=O	1.21
C2–C3	1.477(2)	C–C	1.54
		C=C	1.34
C3–N4	1.279(2)	C–N	1.47
		C=N	1.28
N4–N5	1.328(2)	N–N	1.45
		N=N	1.24

^a Нумерация атомов соответствует схеме 2.

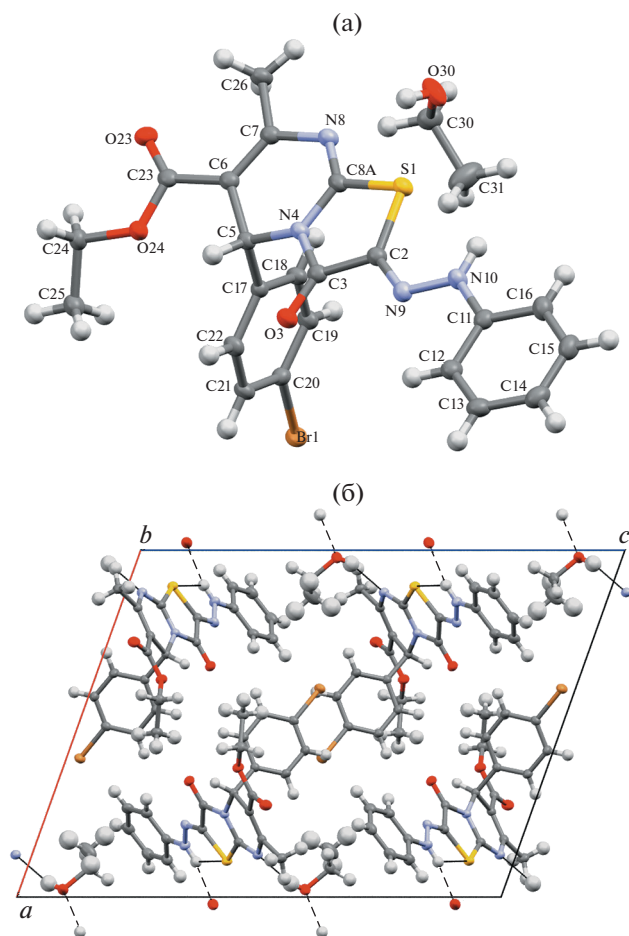


Рис. 1. (а) Геометрия независимой части кристалла соединения **11**. Эллипсоиды анизотропных смещений приведены с вероятностью 50%. Для разупорядоченной молекулы этанола показано основное положение (с более высокой заселенностью позиций атомов). (б) Фрагмент упаковки кристалла соединения **11**. Проекция вдоль оси *b*. Н-связи показаны пунктиром.

ления были определены на плавильном столике VOETIUS с устройством визуализации РНМК 05.

ИК-спектры были записаны на ИК-спектрометре Bruker Vector 22 в таблетках КВг в диапазоне волновых чисел 400–4000 см⁻¹.

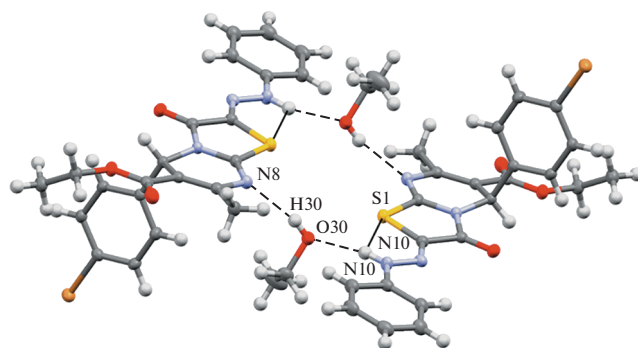


Рис. 2. Система водородных связей в кристалле соединения **11** (центросимметричный димер). Н-связи показаны пунктиром.

MALDI масс-спектры высокого разрешения регистрировали на масс-спектрометре Ultraflex III TOF/TOF (Bruker Daltonik GmbH, Германия) в режиме рефлектрона (разрешение 10000) с использованием Nd:YAG лазера, $\lambda = 266$ нм. Относительная ошибка определения точной массы составила 3.9 м. д. Образцы на мишень наносили методом “сухой капли”. Раствор *p*-нитроанилина в ацетонитриле (*p*-NA) (0.5 мкл, 10 мг мл⁻¹) и 0.5 мкл смеси образца в CHCl₃ (0.5 мкл, 1 мг мл⁻¹) последовательно наносили на металлическую мишень MTP AnchorChip™ и испаряли. Данные обрабатывали программами Flex Control (Bruker Daltonik GmbH, Германия) и FlexAnalysis 3.0 (Bruker Daltonik GmbH, Германия). Масс-спектры высокого разрешения с ионизацией электро-распылением (HRESI-MS) были получены на приборе Agilent iFunnel 6550 Q-TOF LC/MS. Газ-носитель – азот, температура 300°C, расход носителя 12 л мин⁻¹, давление в распылителе 275 кПа, напряжение в воронке 3500 В, капиллярное напряжение 500 В, режим записи общего ионного тока, диапазон масс 100–3000 м с⁻¹, скорость сканирования 7 спектров/с. Спектры ¹H и ¹³C ЯМР были записаны в растворах ДМСО-*d*₆ и CDCl₃ с использованием сигнала растворителя в качестве внутреннего эталона.

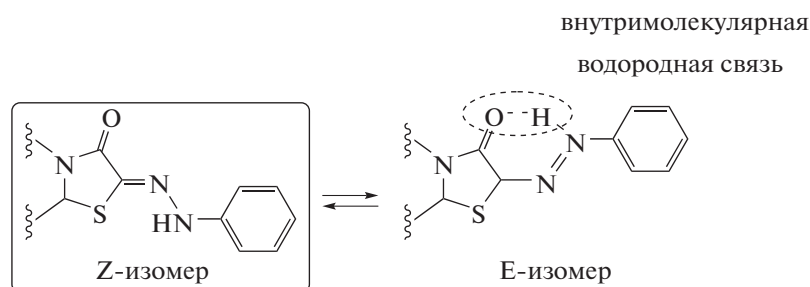


Схема 4

Таблица 3. Данные о водородном связывании в кристаллической фазе в соединении **11**

Внутримолекулярная водородная связь N10–H10…S1		
Номера атомов ^a	Межатомное расстояние, Å	Угол, град.
N10–H10	0.86	107
H10…S1	2.74	
N10…S1	3.1066(17)	
Межмолекулярная водородная связь O30–H30…N8		
O30–H30	0.76(3)	164.(3)
H30…N8	2.08(3)	
O30…N8	2.823(2)	
Межмолекулярная водородная связь N10–H10…O30		
N10–H10	0.86	165
H10…O30	1.99	
N10…O30	2.830(2)	
Внутримолекулярная водородная связь N10–H10…S1		
N10/H10	0.86	107
H10/S1	2.74	
N10/S1	3.1066(17)	
Межмолекулярная водородная связь N8–H30…O30		
O30/H30	0.76(3)	164.(3)
H30/N8	2.08(3)	
O30/N8	2.823(2)	
Межмолекулярная водородная связь N10–H10…O30		
N10/H10	0.86	165
H10/O30	1.99	
N10/O30	2.830(2)	

^a Нумерация атомов соответствует рис. 2.

Методика синтеза 2-фенилгидразонов тиазо-ло[3,2-а]пиримидинов **11 и **12**.** Холодный раствор нитрита натрия (1 ммоль) в воде (3 мл) добавляли по капля к суспензии гидрохлорида анилина (1 ммоль) в воде (5 мл) при перемешивании и температуре 0–5°C в течение 1ч. Полученный раствор хлорида фенилдиазония (1 ммоль) добавляли по каплям при перемешивании при 0–5°C в холодной раствор соответствующего тиазо-ло[3,2-а]пиримидина **5** или **6** (1 ммоль) и ацетата натрия (1.1 ммоль) в этиловом спирте (10 мл). Смесь перемешивали при комнатной температуре в течение еще 2 ч, а затем разбавляли водой. Сырой осадок отфильтровывали, промывали водой и перекристаллизовывали из этилового спирта.

Этил (Z)-7-метил-5-(4-бромфенил)-3-оксо-2-(2-фенилгидразинелиден)-2,3-дигидро-5Н-тиазоло[3,2-а]пиримидин-6-карбоксилат (11**).** Выход 65%, кристаллы желтого цвета, $T_{пл}$ 165–167°C. R_f (CHCl₃: EtOH = 98 : 2) 0.45. ИК (KBr, ν , см⁻¹): 3220 (NH), 1741 (C=O), 1712 (C=O). m/z (MALDI): 499.2 [M⁺]. ¹H ЯМР: 1.12–1.14 (3H, т, J 6.8 Гц, CH₃), 2.39 (3H, с, CH₃), 4.00–4.06 (2H, м, CH₂), 6.00 (1H, с, CH), 6.98–7.00 (2H, м, H_{аром.}), 7.22–7.23 (2H, м, H_{аром.}), 7.25–7.27 (2H, м, H_{аром.}), 7.30–7.33 (2H, м, H_{аром.}), 7.55–7.57 (2H, м, H_{аром.}), 10.96 (1H, с, NH). ¹³C ЯМР (DMCO-*d*₆, 100.62 МГц, 298 К) 14.0, 29.7, 57.4, 61.3, 115.4, 123.0, 124.6, 128.3, 128.6, 129.6, 130.0, 130.5, 131.0, 133.1, 142.8, 148.6, 152.6, 154.8. HRESI-MS, m/z [M + H]⁺: 499.0431, 500.0459, 501.0414, 502.044 (найдено); 499.0434, 500.0468, 501.0414, 502.0448 (вычислено для C₂₂H₂₀BrN₄O₃S⁺).

Этил (Z)-6-бензоил-5-(2-метоксифенил)-7-метил-2-(2-фенилгидразинелиден)-5Н-тиазоло[3,2-а]пиримидин-3(2H)-он (12**).** Выход 65%, кристаллы желтого цвета, $T_{пл}$ 178–180°C. R_f (CHCl₃: EtOH =

Таблица 4. Цитотоксичность синтезированных производных в отношении нормальных и опухолевых клеточных линий

Соединение	Концентрация полумаксимального ингибирования IC ₅₀ , μM				
	Опухолевые клеточные линии				Нормальные клеточные линии
	M-HeLa ^a	MCF-7 ^b	PC3 ^c	HuTu 80 ^e	Chang liver ^d
7	82.6 ± 7.6	67.3 ± 5.3	60.1 ± 5.4	>100	94.0 ± 8.2
8	>100	>100	>100	>100	70.1 ± 6.7
9	75.5 ± 6.4	69.7 ± 5.2	91.6 ± 8.3	96.2 ± 8.3	94.0 ± 7.9
10	94 ± 8.4	70.3 ± 5.5	>100	>100	97.0 ± 8.3
11	>100	>100	>100	>100	>100
Доксорубин ^e	3.0 ± 0.1	3.0 ± 0.2	2.6 ± 0.2	–	3.0 ± 0.2

^a Эпителиоидная карцинома шейки матки. ^b Аденокарцинома F-протоков молочной железы. ^c Клеточная линия аденокарциномы предстательной железы. ^d Аденокарцинома двенадцатиперстной кишки. ^e Клетки печени человека. ^f Противоопухолевый антибиотик антрациклинового ряда, широко используемый в качестве препарата сравнения.

= 98 : 2) 0.5. ИК (KBr, ν см⁻¹): 3247 (NH), 1735 (C=O), 1715 (C=O). m/z (MALDI): 484.3 [M⁺]. ¹H ЯМР: 1.70 (3H, с, CH₃), 3.36 (3H, с, CH₃), 3.63 (3H, с, CH₃), 6.23 (1H, с, CH), 6.85–6.88 (1H, м, H_{аром.}), 6.95–7.00 (3H, м, H_{аром.}), 7.21–7.26 (3H, м, H_{аром.}), 7.30–7.33 (2H, м, H_{аром.}), 7.45–7.49 (2H, м, H_{аром.}), 7.58–7.62 (3H, м, H_{аром.}), 10.90 (1H, с, NH). ¹³C ЯМР (DMCO-*d*₆, 100.62 МГц, 298 К): 20.5, 55.7, 58.3, 112.4, 114.0, 121.2, 122.6, 127.8, 128.0, 131.2, 131.5, 131.9, 133.6, 139.8, 142.4, 148.6, 152.6, 154.8, 158.5, 167.3, 187.4. Найдено, %: С, 66.78; Н, 5.63; N, 11.32; O, 9.84; S, 6.43. HRESI-MS, m/z [M + H]⁺: 483.1481, 484.1513 (найдено); 483.1485, 484.1519 (вычислено для C₂₇H₂₃N₄O₃S⁺).

Рентгеноструктурное исследование кристалла соединения **11** выполняли на автоматическом трехкружном дифрактометре Bruker D8 QUEST с двумерным детектором PHOTON III и микрофокусной рентгеновской трубкой I^μS DIAMOND (λ [MoK α] = 0.71073 Å) при 100(2) К. Сбор и обработку дифракционных данных проводили использованием пакета программ APEX3.

Для проведения экспериментов использовали опухолевые культуры клеток М-HeLa клон II (эпителиоидная карцинома шейки матки, сублиния HeLa, клон М-HeLa), HuTu 80 – аденокарциномы двенадцатиперстной кишки человека из коллекции Института цитологии РАН (Санкт-Петербург); РС3 – клеточная линия аденокарциномы предстательной железы из ATCC (American Type Cell Collection, USA; CRL 1435); клетки печени человека (Chang liver) из коллекции и НИИ вирусологии РАМН (Москва). Цитотоксическое действие определяли путем подсчета жизнеспособных клеток с помощью многофункциональной системы Cytell Cell Imaging (GE Healthcare Life Science, Швеция), используя приложение Cell Viability BioApp, которое позволяет точно подсчитать количество клеток, оценить их жизнеспособность на основании интенсивности флуоресценции. Для культивирования клеток использовали стандартную питательную среду “Игла” производства Московского института полиомиелита и вирусных энцефалитов им. М.П. Чумакова фирмы “ПанЭко” с добавлением 10% эмбриональной телячьей сыворотки и 1% заменимых аминокислот (NEAA). Рассев клеток проводили на 96-луночную панель фирмы “Eppendorf” в концентрации 100 тыс. кл./мл в каждую лунку в объеме 150 мкл среды и культивировали в CO₂-инкубаторе при 37°C. Культуральную среду отбирали через 24 ч после посадки клеток в лунки, а в лунки вносили по 150 мкл растворов изучаемого препарата в заданных разведениях. Разведения соединений готовили непосредственно в ростовой питательной среде с добавлением 5% ДМСО для улучшения растворимости. Цитотоксическое действие ис-

следуемых соединений определяли в концентрациях 1–100 мкМ. Расчет IC₅₀, концентрации препарата, вызывающей торможение роста клеток на 50%, выполняли с помощью программы MLA–“Quest Graph™ IC50 Calculator”.

Таким образом, синтезирован ряд 2-фенилгидразоновых производных тиазоло[3,2-*a*]пиримидинов, в том числе две новые структуры (**11**, **12**), установлена их структура. Методом РСА показано, что данные производные находятся в гидразонной форме и *Z*-конфигурации относительно C=N-связи. Синтезированные соединения не являются цитотоксичными ни к опухолевым, ни нормальным клеточным линиям.

БЛАГОДАРНОСТИ

Авторы благодарят ЦКП-САЦ ФИЦ КазНЦ РАН за техническую поддержку проведенных исследований.

ИСТОЧНИК ФИНАНСИРОВАНИЯ

Работа выполнена при финансовой поддержке гранта РФФИ № 20-33-90124.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. Keshari A.K., Singh A.K., Saha S. // Mini-Rev. Med. Chem. 2017. V. 17. P. 1488–1499. <https://doi.org/10.2174/1389557517666170216142113>
2. Chen L., Jin Y., Fu W., Xiao S., Feng S., Fang B., Gu Y., Li C., Zhao Y., Liu Z., Liang G. // ChemMedChem. 2017. V. 12. P. 1022–1032. <https://doi.org/10.1002/cmdc.201700175>
3. Kashyap S.J., Sharma P.K., Garg V.K., Dudhe R., Kumar N. // J. Adv. Sci. Res. 2011. V. 2. P. 18–24.
4. Kajal A., Bala S., Sharma N., Kamboj S., Saini V. // Int. J. Med. Chem. 2014. V. 2014. Article ID 761030. <https://doi.org/10.1155/2014/761030>
5. Lashmanova E.A., Rybakov V.B., Shiryayev A.K. // Synthesis. 2016. V. 48. № 22. P. 3965–3970. <https://doi.org/10.1055/s-0035-1562459>
6. Ширяев А.К., Барановская Н.С., Ерёмин М.С. // Химия гетероцикл. соед. 2012. Т. 48. С. 1662–1667.
7. Ширяев А.К., Колесникова Н.Г., Кузнецова Н.М., Лапманова Е.А. // Химия гетероцикл. соед. 2013. Т. 49. С. 1812–1817.
8. Lashmanova E.A., Kiryashkina A.I., Slepukhin P.A., Shiryayev A.K. // Tetrahedron Lett. 2018. V. 59. № 12. P. 1099–1103. <https://doi.org/10.1016/j.tetlet.2018.02.014>
9. Lashmanova E.A., Agarkov A.S., Rybakov V.B., Shiryayev A.K. // Chem. Heterocycl. Compd. 2019. V. 55. № 12. P. 1217–1221. <https://doi.org/10.1007/s10593-019-02604-4>
10. Pavlovic G., Racane L., Cicak H., Tralic-Kultnovic V. // Dyes Pigm. 2009. V. 83. № 3. P. 354–362. <https://doi.org/10.1016/j.dyepig.2009.06.002>

11. *Ozen A.S., Doruker P., Aviyente V.* // *J. Phys. Chem. A.* 2007. V. 111. № 51. P. 13506–13514. <https://doi.org/10.1021/jp0755645>
12. *Ball P., Nicholls C.H.* // *Dyes Pigm.* 1982. V. 3. № 1. P. 5–26. [https://doi.org/10.1016/0143-7208\(82\)80010-7](https://doi.org/10.1016/0143-7208(82)80010-7)
13. *Rumble J.* *CRC Handbook of Chemistry and Physics.* (102nd Ed.). CRC Press, 2021. 1624 p.
14. PASSOnline [Internet]. Way2Drug: Understanding Chemical-Biological Interactions. <http://www.way2drug.com/PASSOnline/index.php> (Ссылка активна на 19.01.2022).
15. *Armarego W.L.F., Chai C.L.L.* *Purification of Laboratory Chemicals.* Oxford: Elsevier, 2009. 743 p.
16. *Jetti S.R., Bhatewara A., Kadre T., Jain S.* // *Chin. Chem. Lett.* 2014. V. 25. № 3. P. 469–473. <https://doi.org/10.1016/j.ccl.2013.12.022>

STRUCTURE AND BIOLOGICAL PROPERTIES OF 2-PHENYLHYDRAZONE DERIVATIVES OF THIAZOLOPYRIMIDINES

A. S. Agarkov^{a, #}, E. R. Gabitova^b, F. B. Galieva^a, A. S. Ovsyannikov^a, A. D. Voloshina^a, A. K. Shiryaev^c, I. A. Litvinov^a, S. E. Solovieva^a, and Corresponding Member of the RAS I. S. Antipin^a

^a *Arbuzov Institute of Organic and Physical Chemistry – separate structural division FRC “Kazan Scientific Center of the Russian Academy of Sciences, 420111 Kazan, Russian Federation*

^b *Kazan Federal University, 420008 Kazan, Russian Federation*

^c *Samara State Technical University, 443100 Samara, Russian Federation*

[#] *E-mail: artem.agarkov.95.chem@mail.ru*

A number of 2-phenylhydrazone derivatives of thiazolo[3,2-*a*]pyrimidines have been synthesized and their structure and biological activity have been studied. The structure of the obtained compounds was confirmed by ¹H and ¹³C NMR spectroscopy and X-ray diffraction analysis. It is established that the synthesized derivatives are characterized by the hydrazone form, as well as the *Z*-configuration with respect to the C=N bond. The low cytotoxicity of the synthesized compounds in relation to normal and tumor cell lines is shown.

Keywords: thiazolo[3,2-*a*]pyrimidines, 2-phenylhydrazones of thiazolo[3,2-*a*]pyrimidines, azo-hydrazone tautomerism, E and Z isomerism, X-ray diffraction analysis, cytotoxicity, bioactivity