

Химия гетероциклических соединений 2021, 57(7/8), 743-750



Стабилизированные азометин-илиды на основе аценафтенхинона в реакциях (3+2)-циклоприсоединения с 1,5-диарилпент-4-ен-1,3-дионами

Николай С. Зимницкий¹*, Алексей Ю. Барков¹, Игорь Б. Кутяшев¹, Владислав Ю. Коротаев¹*, Вячеслав Я. Сосновских¹

¹ Институт естественных наук и математики

Уральского федерального университета им. первого Президента России Б. Н. Ельцина,

пр. Ленина, 51, Екатеринбург 620000, Россия

e-mail: n.s.zimnitsky@urfu.ru; korotaev.vladislav@urfu.ru

Поступило 29.04.2021 Принято после доработки 2.06.2021





Разработан регио- и стереоселективный метод синтеза спиро[аценафтиленпирроли(зи)дин]-2-онов, содержащих в своей структуре 1,3-дикетонный фрагмент, с выходами 57–93%. Метод основан на (3+2)-циклоприсоединении азометин-илидов, генерируемых *in situ* из аценафтенхинона и α-аминокислот (L-(тиа)пролина, L-фенилглицина), с (*E*)-1,5-диарилпент-4-ен-1,3-дионами в EtOH при 60–70°C в течение 4–8 ч.

Ключевые слова: азометин-илиды, (*E*)-1,5-диарилпент-4-ен-1,3-дионы, L-пролин, спиро[аценафтиленпирроли(зи)дин]-2-оны, L-тиапролин, L-фенилглицин, 1,3-диполярное циклоприсоединение.

Структурный фрагмент спиро[аценафтиленпирроли-(зи)дин]-2-она является основой ряда синтетических органических молекул с различными видами биологической активности. Так, диспиро(тиа)пирролизидины I обладают противовоспалительными свойствами,¹ спиропирролидины II проявляют высокую антимикобактериальную активность,² у соединений III обнаружены противомалярийные свойства,³ а соединение IV оказывает влияние на дифференцировку остеобластов.⁴

Эффективный однореакторный метод синтеза спиропирроли(зи)динов базируется на регио- и стереоселективном 1,3-диполярном циклоприсоединении азометинилидов на основе циклических карбонильных соединений и α -аминокислот к активированным алкенам.⁵ Этот метод активно используется и для получения спиро[аценафтиленпирроли(зи)дин]-2-онов. ^{5а-с,6}

1,5-Диарилпент-4-ен-1,3-дионы 1 (схема 1), удачно сочетающие в молекуле электрофильную связь C=C и



Рисунок 1. Биологически активные спиро[аценафтиленпирроли(зи)дин]-2-оны I–IV.

Схема 1



способный к трансформациям 1,3-дикарбонильный фрагмент, являются, на наш взгляд, весьма перспективными диполярофилами для органического синтеза. Однако, несмотря на доступность и богатый синтетический потенциал,⁷ эти соединения до недавнего времени не были вовлечены в реакции (3+2)-циклоприсоединения с азометин-илидами.

Недавно нами были разработаны регио- и стереоселективные методы синтеза спиро[инденохиноксалин-(тиа)пирролизидинов] **2** и спиро[(тиа)пирролизидиноксиндолов] **3**,⁸ исходя из 1,5-диарилпент-4-ен-1,3-дионов **1** и азометин-илидов на основе 11*H*-индено[1,2-*b*]хиноксалин-11-онов или изатинов. Их последующая обработка гидразингидратом или арилгидразинами привела к соответствующим пиразолам, которые проявили высокую цитотоксическую активность к клеткам линии рака шейки матки человека HeLa.^{8a} Также было обнаружено, что 1,3-диполярное циклоприсоединение азометин-илидов из нингидрина и (тиа)пролина к 1,3-дионам 1 сопровождается внутримолекулярной альдольной конденсацией с участием 1,3-дикетонного фрагмента и приводит к получению азатетрахинанов 4^9 (схема 1). Следует отметить, что, несмотря на наличие в молекуле ендиона 1 енольного гидроксила за счет полной енолизации 1,3-дикарбонильного фрагмента,^{7e} протонирования азометин-илидов не происходило, и реакции циклоприсоединения протекали с хорошими выходами.

В продолжение исследования синтетического потенциала (E)-1,5-диарилпент-4-ен-1,3-дионов **1** как диполярофилов в настоящей работе мы изучили их взаимодействие со стабилизированными илидами на основе аценафтенхинона **5** и α -аминокислот (L-пролина **6a**, L-тиапролина **6b** и L-фенилглицина **7**).

Оптимизация условий модельной реакции между ендионом 1a, аценафтенхиноном 5 и L-пролином 6a показала, что оптимальным является ее проведение в ЕtOH при 60°С в течение 4 ч (табл. 1, опыт 2). При проведении реакции в других растворителях (МеОН, *i*-PrOH, PhMe, MeCN, ТГФ) выходы целевого продукта **8а** были несколько ниже, а в H_2O из реакционной смеси были выделены только исходные ендион 1а и аценафтенхинон 5. При более низких температурах (20-50°С) конверсия ендиона 1а была ниже, в то время как уже при 65-70°С происходило заметное осмоление реакционных смесей. Большие выходы целевого продукта 8а при проведении реакции в спиртах, по-видимому, связаны с хорошей растворимостью реагентов при 60°С и плохой растворимостью аддукта 8а при комнатной температуре. Образования других

Таблица 1. Оптимизация условий трехкомпонентной реакции получения спиро[аценафтиленпирролизидин]-2-она 8а*

Ph O S	$ \begin{array}{c} OH & O \\ Ia & Ph \\ Ia & \\ F & \\ O^\circ C, 4 H \\ O^\circ C, 4 H \\ Ga & \\ \end{array} $	Ph Ph Ph Ph Ph OH OH
Опыт	Растворитель	Выход продукта 8а , %
1	MeOH	69
2	EtOH	87
3	<i>i</i> -PrOH	73
4	PhMe	34
5	MeCN	36
6	ΤΓΦ	62
7	H_2O	0

* Количество реагентов и растворителя: 25 мг (0.10 ммоль) ендиона 1а, 18 мг (0.10 ммоль) аценафтенхинона 5, 13 мг (0.11 ммоль) L-пролина 6а, 1 мл растворителя.





* Количество реагентов и растворителя: 1.0 ммоль ендиона **1а-е**, 182 мг (1.0 ммоль) аценафтенхинона **5**, 127 мг (1.1 ммоль) L-пролина **6а** или 146 мг (1.1 ммоль) L-тиапролина **6b**, 4 мл EtOH.

регио- и стереоизомеров не наблюдалось (установлено по данным спектров ЯМР ¹Н реакционных смесей).

В оптимизированных условиях из ендионов 1а-е, аценафтенхинона 5 и L-пролина 6а с выходами 71-93% были синтезированы эндо-спиро[аценафтиленпирролизидин]-2-оны 8а-е. В случае менее активного илида на основе L-тиапролина 6b время реакции пришлось увеличить до 6 ч, а выходы аддуктов 8f-j понизились до 57-71% (табл. 2). Отметим, что природа заместителей в пара-положениях ароматических циклов ендиона 1 почти не влияет на выходы целевых продуктов 8. Во всех случаях реакция приводила к аддуктам 8, образующимся в результате эндо-присоединения S-илида своим менее замещенным атомом С-3 к более электрофильному атому С-5 ендиона 1 через переходное состояние эндо-ТS-1 (табл. 2), что, скорее всего, является следствием орбитального контроля процесса циклоприсоединения. 5а-4

В аналогичных условиях из ендионов 1a-e, аценафтенхинона 5 и L-фенилглицина 7 были синтезированы *N*-незамещенные спиро[аценафтиленпирролидины] 9a-e с выходами 61-75%. Реакции проводили в EtOH в течение 8 ч. И в этом случае аддукты 9a-eобразовывались в виде индивидуальных регио- и стереоизомеров в результате согласованного протекания реакций через переходное состояние эндо-TS-2 (табл. 3). Следует отметить, что нам не удалось получить аналогичные циклоаддукты из ендионов 1a-e и азометин-илидов на основе аценафтенхинона 5 и таких аминокислот, как глицин, аланин, валин и фенилаланин, – из реакционных смесей были выделены только исходные ендионы 1a-e.





* Количество реагентов и растворителя для соединений **9а-е**: 1.0 ммоль ендиона **1а-е**, 200 мг (1.1 ммоль) аценафтенхинона **5**, 166 мг (1.1 ммоль) L-фенилглицина **7**, 4 мл EtOH; для соединений **10а-с**: 0.1 ммоль спиро[аценафтиленпирролидина] **9а,с,d**, 31 мг (0.4 ммоль) AcCl, 1 мл PhMe. На ряде репрезентативных примеров мы показали, что пирролидины **9a,c,d** легко ацетилируются в результате обработки AcCl в PhMe при комнатной температуре в течение 12 ч в отсутствие основания с образованием спироциклоамидов **10а-с** с выходами 47–67% (табл. 3).

Структура и относительная конфигурация спироциклоаддуктов 8а-ј и 9а-е надежно подтверждены методами спектроскопии ЯМР ¹Н и ¹³С и РСА. В спектрах ЯМР ¹Н соединений 8a-j и 9a-e, зарегистрированных в растворах CDCl₃ или ДМСО-*d*₆, присутствуют характерный дублет протонов 2'-СН (для соединений 8а-е), 6'-СН (для соединений 8f-j) и 3'-СН (для соединений 9а-е) в интервале 4.03-4.39 м. д. с КССВ ${}^{3}J_{2',1'} = 11.1-12.5$ Гц, дублет дублетов бензильного протона 1'-СН (для соединений 8а-е) при 3.85-3.90 м. д. с КССВ ${}^{3}J_{1',2'} = 12.0-12.5$ и ${}^{3}J_{1',7a'} = 9.4-9.6$ Гц, а также мультиплет протонов 7'-СН (для соединений 8f-j) и 4'-СН (для соединений 9а-е) (тиа)пирроли(зи)динового цикла при 3.79-4.21 м. д. Наряду с этими сигналами, спектры ЯМР ¹Н соединений 8а-ј и 9а-е содержат синглет винильного протона 2-СН в интервале 5.34-6.11 м. д. и уширенный синглет группы ОН в интервале 14.98-15.56 м. д., что указывает на существование соединений 8а-ј и 9а-е в растворах СНСl₃ и ДМСО-d₆ в енольной форме. В спектрах спиропирролидинов 9а-е наблюдаются уширенный синглет группы NH при 2.81-2.94 м. д. и дублет бензильного протона 5'-СН в интервале и 5.03-5.09 м. д. с ³*J*_{5'.4'} = 8.8-10.2 Гц.

Спектры ЯМР ¹Н соединений **10а**-с, зарегистрированные в растворе CDCl₃, наряду с дублетом протона 3'-СН при 4.17–4.23 м. д. (${}^{3}J_{3',4'} = 12.7–12.9$ Гц), дублетом дублетов протона 4'-СН при 4.26–4.32 м. д. (${}^{3}J_{4',3'} = 12.7–12.9$ и ${}^{3}J_{4',5'} = 9.7–9.8$ Гц) и дублетом протона 5'-СН при 5.21–5.26 м. д. (${}^{3}J_{5',4'} = 9.7–9.8$ Гц), содержат характерный синглет ацетильной группы при 1.61 м. д. Синглет протона группы ОН в спектрах соединений **10а–с** находится в интервале 14.89–14.98 м. д.

С целью установления относительной конфигурации спиро[аценафтиленпирроли(зи)динов] **8а–ј** и **9а–е** было проведено рентгеноструктурное исследование моно-кристаллов соединения **9с** (рис. 2). Как следует из рис. 2,



Рисунок 2. Молекулярная структура соединения **9с** в представлении атомов эллипсоидами тепловых колебаний с 50% вероятностью.

соединение **9с** действительно является продуктом эндоприсоединения, на что указывает *транс*-расположение карбонильной группы аценафтилена и 1,3-дикетонного фрагмента относительно пирролидинового цикла. Атомы водорода при атомах C-3,4,5 расположены трансоидно. Согласно данным PCA, в твердом состоянии соединение **9с** существует в енольной форме, стабилизированной внутримолекулярной водородной связью.

Таким образом, нами разработаны методы синтеза спиро[аценафтилен(тиа)пирролизидин]-2-онов и спиро-[аценафтиленпирролидин]-2-онов, содержащих способный к дальнейшим трансформациям 1,3-дикарбонильный фрагмент и представляющих несомненный интерес как для органического синтеза, так и для медицинской химии.

Экспериментальная часть

ИК спектры записаны на фурье-спектрометре Shimadzu IRSpirit-T с использованием приставки нарушенного полного внутреннего отражения. Спектры ЯМР ¹H (400 МГц) записаны на спектрометре Bruker Avance DRX-400 в CDCl₃ (соединения 8а,с,е-j, 9а-е, 10а-с) и DMSO-d₆ (соединения 8b,d) внутренний стандарт – ТМС. Спектры ЯМР ¹³С (126 МГц) зарегистрированы на спектрометре Bruker Avance 500 в CDCl₃ (соединения 8с,е,f-i, 9а-е, 10а-с) и DMSO-d₆ (соединения 8a,b,d), внутренний стандарт – сигнал растворителя (77.2 и 39.5 м. д. соответственно). Масс-спектры высокого разрешения зарегистрированы на приборе Bruker maXis Impact HD с ионизацией электрораспы-Температуры плавления определены на лением. приборе SMP40. Контроль за протеканием реакций и чистотой полученных соединений осуществлен методом TCX на пластинах Sorbfil ПTCX-АФ-А-УФ, проявление в УФ свете, длина волны 254 нм.

(*E*)-1,5-Диарилпент-4-ен-1,3-дионы **1а**-е получены по известной методике.^{7a}

Синтез спироциклоаддуктов 8а-ј (общая методика). К суспензии 182 мг (1.0 ммоль) аценафтенхинона 5 и 127 мг (1.1 ммоль) L-пролина 6а или 146 мг (1.1 ммоль) L-тиапролина 6b в 4 мл ЕtOH при перемешивании добавляют 1.0 ммоль ендиона 1а-е. Смесь перемешивании добавляют 1.0 ммоль ендиона 1а-е. Смесь перемешивании добавляют 1.0 ммоль ендиона 1а-е. Смесь перемешивании вают при 60°С в течение 4 ч (для реакций с L-пролином 6а) или 6 ч (для реакций с L-тиапролином 6b), после чего охлаждают до комнатной температуры. Выпавший осадок отфильтровывают промывают сначала гексаном (3 × 2 мл), затем H₂O (2 × 5 мл), сушат при 80°С и при необходимости переосаждают из смеси CH₂Cl₂-гексан, 1:4.

(1*S**,1*'S**,2*'R**,7a'*S**)-2'-((*Z*)-3-Гидрокси-3-фенилакрилоил)-1'-фенил-1',2',5',6',7',7a'-гексагидро-2*H*-спиро-[аценафтилен-1,3'-пирролизин]-2-он (8а). Выход 423 мг (87%), бежевый порошок, т. пл. 120–121°С. ИК спектр, v, см⁻¹: 2962, 1723, 1600, 1570, 1494. Спектр ЯМР ¹Н, δ, м. д. (*J*, Гц): 1.74–2.63 (6Н, м, 3CH₂); 3.90 (1Н, д. д, *J* = 12.0, *J* = 9.6, 1'-CH); 4.20 (1Н, д. т, *J* = 9.6, *J* = 6.5, 7a'-CH); 4.39 (1Н, д. *J* = 12.0, 2'-CH); 5.56 (1Н, с, 2-CH); 7.20–7.40 (8Н, м, Н Аг); 7.51–7.55 (2Н, м, Н Аг); 7.61– 7.72 (3Н, м, Н Аг); 7.83 (1Н, д. *J* = 8.1, Н Аг); 8.03–8.08 (2H, м, H Ar); 15.26 (1H, с, OH). Спектр ЯМР ¹³С, δ, м. д.: 26.8; 29.7; 47.7; 51.3; 63.5; 73.2; 77.2; 96.7; 121.4; 123.8; 125.4; 126.7 (2C); 126.9; 127.7 (2C); 128.0; 128.3; 128.7 (2C); 128.8 (2C); 130.2; 131.4; 132.0; 132.9; 133.6; 134.7; 139.9; 141.4; 183.2; 191.2; 204.9. Найдено, *m/z*: 486.2066 [M+H]⁺. С₃₃H₂₈NO₃. Вычислено, *m/z*: 486.2064.

(1S*,1'S*,2'R*,7a'S*)-2'-((Z)-3-Гидрокси-3-фенилакрилоил)-1'-(4-хлорфенил)-1',2',5',6',7',7а'-гексагидро-2Н-спиро[аценафтилен-1,3'-пирролизин]-2-он (8b). Выход 486 мг (93%), бежевый порошок, т. пл. 112-113°С. ИК спектр, v, см⁻¹: 2960, 1722, 1599, 1569, 1492. Спектр ЯМР ¹Н, б, м. д. (*J*, Гц): 1.61–2.37 (6Н, м, 3СН₂); 3.89 (1H, д. т, J = 9.6, J = 6.2, 7a'-CH); 4.09 (1H, д. д. J = 12.5, J = 9.6, 1'-CH); 4.19 (1H, $\pi, J = 12.5, 2$ '-CH); 6.06 (1H, с, 2-CH); 7.37-7.49 (4H, м, H Ar); 7.50-7.57 (3H, м, H Ar); 7.64 (2H, д, J = 8.0, H Ar); 7.69 (1H, т, *J* = 7.6, H Ar); 7.81 (1H, т, *J* = 7.5, H Ar); 7.92–7.99 (2H, м, Н Аг); 8.01 (1Н, д, J = 6.9, Н Аг); 8.24 (1Н, д, J = 8.0, H Ar); 15.43 (1H, уш. с, OH). Спектр ЯМР ¹³С, δ, м. д.: 26.8; 29.5; 47.7; 50.5; 63.5; 73.0; 77.2; 96.6; 121.5; 123.8; 125.4; 126.7 (2C); 128.0; 128.3; 128.7 (2C); 128.8 (2C); 129.5 (2C); 130.2; 131.3; 131.5; 132.1; 133.0; 133.6; 134.6; 138.9; 141.4; 183.1; 191.0; 204.8. Найдено, *m/z*: 520.1671 [M+H]⁺. С₃₃H₂₇ClNO₃. Вычислено, *m/z*: 520.1674.

(1S*,1'S*,2'R*,7a'S*)-2'-((Z)-3-Гидрокси-3-фенилакрилоил)-1'-(4-метоксифенил)-1',2',5',6',7',7а'-гексагидро-2*H*-спиро[аценафтилен-1,3'-пирролизин]-2-он (8с). Выход 450 мг (87%), бежевый порошок, т. пл. 116-117°С. ИК спектр, v, см⁻¹: 2955, 1723, 1599, 1569, 1512, 1461. Спектр ЯМР ¹Н, б, м. д. (*J*, Гц): 1.71–2.62 (6Н, м, 3СН₂); 3.79 (3H, с, ОСН₃); 3.85 (1H, т, *J* = 11.3, 1'-СН); 4.10–4.21 (1Н, м, 7а'-СН); 4.32 (1Н, д, J = 11.3, 2'-СН); 5.56 (1H, с, 2-CH); 6.91 (2H, д, J = 7.9, H Ar); 7.15–7.40 (5H, м, H Ar); 7.44 (2H, д, J = 7.9, H Ar); 7.61–7.73 (3H, м, H Ar); 7.82 (1H, д, J = 8.1, H Ar); 8.02–8.09 (2H, м, H Ar); 15.28 (1H, уш. с, OH). Спектр ЯМР ¹³С, δ, м. д.: 27.7; 31.1; 48.3; 52.1; 55.4; 65.3; 73.3; 78.4; 97.2; 114.4 (2C); 121.9; 123.8; 125.5; 126.8 (2C); 128.1 (2C); 128.4 (2C); 128.9 (2C); 130.9; 131.9; 132.0; 132.2; 132.3; 134.3; 135.5; 142.4; 158.8; 182.3; 192.1; 206.9. Найдено, т/г: 516.2169 [M+H]⁺. С₃₄Н₃₀NO₄. Вычислено, *m/z*: 516.2169.

(1S*,1'S*,2'R*,7a'S*)-2'-[(Z)-3-Гидрокси-3-(4-хлорфенил)акрилоил]-1'-фенил-1',2',5',6',7',7а'-гексагидро-2H-спиро[аценафтилен-1,3'-пирролизин]-2-он (8d). Выход 368 мг (71%), бежевый порошок, т. пл. 122-123°С. ИК спектр, v, см⁻¹: 2960, 1723, 1591, 1557, 1494. Спектр ЯМР ¹Н, б, м. д. (*J*, Гц): 1.65–2.34 (6Н, м, 3СН₂); 3.93 (1Н, д. т, *J* = 9.4, *J* = 6.2, 7а'-СН); 4.06 (1Н, д. д, *J* = 12.2, *J* = 9.4, 1'-CH); 4.21 (1H, д, *J* = 12.2, 2'-CH); 6.11 (1H, с, 2-СН); 7.26 (1Н, т, J = 7.6, Н Аг); 7.39 (2Н, т, J = 7.6, Н Ar); 7.49 (2Н, д, J = 8.6, Н Ar); 7.54–7.63 (4Н, м, H Ar); 7.69 (1H, т, J = 7.7, H Ar); 7.81 (1H, т, J = 7.6, H Ar); 7.92–8.02 (3H, м, H Ar); 8.24 (1H, д, J = 8.1, H Ar); 15.34 (1H, уш. с, OH). Спектр ЯМР ¹³С, б, м. д.: 26.8; 29.7; 47.7; 51.3; 63.6; 73.1; 77.3; 96.9; 121.5; 123.8; 125.4; 126.9; 127.7 (2C); 128.0; 128.3; 128.6 (2C); 128.8 (2C); 128.9 (2C); 130.2; 131.3; 132.1; 132.5; 134.6; 137.8; 139.8; 141.4; 181.9; 191.4; 204.9. Найдено, m/z: 520.1674 [M+H]⁺. С₃₃H₂₇ClNO₃. Вычислено, *m/z*: 520.1674.

(1S*,1'S*,2'R*,7a'S*)-2'-[(Z)-3-Гидрокси-3-(4-метоксифенил)акрилоил]-1'-фенил-1',2',5',6',7',7а'-гексагидро-2Н-спиро[аценафтилен-1,3'-пирролизин]-2-он (8e). Выход 445 мг (86%), бежевый порошок, т. пл. 108-109°С. ИК спектр, v, см⁻¹: 2955, 1718, 1598, 1509, 1456. Спектр ЯМР ¹Н, б, м. д. (*J*, Гц): 1.75–2.62 (6Н, м, 3СН₂); 3.78 (3H, с, ОСН₃); 3.89 (1H, д. д, J = 12.0, J = 9.6, 1'-CH); 4.19 (1H, д. т, J = 9.6, J = 6.5, 7a'-CH); 4.35 (1H, д, J = 12.0, 2'-СН); 5.53 (1Н, с, 2-СН); 6.73 (2Н, д, J = 8.8, Н Аг); 7.25 (1H, т, J = 7.6, H Ar); 7.32 (2H, д, J = 8.8, H Ar); 7.37 (2H, т, *J* = 7.6, H Ar); 7.53 (2H, д, *J* = 7.6, H Ar); 7.61–7.71 (3Н, м, Н Аг); 7.82 (1Н, д, J = 8.2, Н Аг); 8.02– 8.07 (2H, м, H Ar); 15.45 (1H, уш. с, OH). Спектр ЯМР ¹³С, δ, м. д.: 27.7; 31.1; 48.3; 52.9; 55.5; 64.7; 73.3; 78.5; 96.3; 113.8 (2C); 121.8; 123.8; 125.5; 126.9; 127.2; 128.0 (2C); 128.1 (2C); 128.9 (2C); 129.0 (2C); 129.3; 130.9; 132.2; 135.5; 140.0; 142.5; 163.1; 183.0; 189.8; 206.9. Найдено, *m/z*: 516.2159 [M+H]⁺. С₃₄Н₃₀NO₄. Вычислено, *m/z*: 516.2169.

(1S*,6'R*,7'S*,7a'R*)-6'-((Z)-3-Гидрокси-3-фенилакрилоил)-7'-фенил-1',6',7',7а'-тетрагидро-2H,3'Нспиро[аценафтилен-1,5'-пирроло[1,2-с]тиазол]-2-он (8f). Выход 338 мг (67%), бежевый порошок, т. пл. 126-127°С. ИК спектр, v, см⁻¹: 2919, 1724, 1599, 1564, 1493. Спектр ЯМР ¹Н, б, м. д. (*J*, Гц): 3.08–3.15 (2Н, м, 1'-CH₂); 3.34 (1Н, д, J = 10.9, 3'-СН₂); 3.84–3.91 (2Н, м, 3'-СН₂, 7'-СН); 4.26 (1Н, д, J = 12.5, 6'-СН); 4.34–4.40 (1Н, м, 7а'-СН); 5.51 (1Н, с, 2-СН); 7.21-7.26 (4Н, м, Н Аг); 7.30 (1Н, т. т, *J* = 7.5, *J* = 1.5, Н Аг); 7.35–7.38 (1Н, м, Н Аг); 7.41 (2H, т, J = 7.6, J = 1.5, H Ar); 7.56 (2H, д. д, J = 7.5, *J* = 1.5, H Ar); 7.64 (1H, д. д, *J* = 8.1, *J* = 7.3, H Ar); 7.71 (1H, д. д, *J* = 7.8, *J* = 7.4, H Ar); 7.85 (1H, д. д, *J* = 8.1, J = 1.5. H Ar): 8.04–8.11 (3H. м. H Ar): 15.05 (1H. vш. с. ОН). Спектр ЯМР ¹³С, δ, м. д.: 25.5; 37.0; 51.7; 55.6; 62.9; 76.3; 79.1; 96.9; 125.4; 126.0; 126.8 (2C); 127.7; 128.0; 128.2; 128.3 (2C); 128.5 (2C); 129.2 (2C); 130.7; 131.6; 132.3; 132.5; 132.6; 134.2; 139.1; 143.0; 182.3; 504.1620 [M+H]⁺. 191.0; 206.2. Найдено, *m/z*: С₃₂Н₂₆NO₃S. Вычислено, *m/z*: 504.1628.

(1S*,6'R*,7'S*,7а'R*)-6'-((Z)-3-Гидрокси-3-фенилакрилоил)-7'-(4-хлорфенил)-1',6',7',7а'-тетрагидро-2Н,3'Н-спиро[аценафтилен-1,5'-пирроло[1,2-с]тиазол]-**2-он (8g)**. Выход 375 мг (70%), бежевый порошок, т. пл. 118–119°С. ИК спектр, v, см⁻¹: 2918, 1724, 1598, 1569, 1492. Спектр ЯМР ¹Н, б, м. д. (*J*, Гц): 3.05–3.16 (2Н, м, 1'-СН₂); 3.34 (1Н, д, J = 10.8, 3'-СН₂); 3.81–3.92 (2Н, м, 3'-СН₂, 7'-СН); 4.18 (1Н, д, J = 12.3, 6'-СН); 4.28– 4.36 (1Н, м, 7а'-СН); 5.44 (1Н, с, 2-СН); 7.18-7.25 (4Н, м, H Ar); 7.33–7.41 (3H, м, H Ar); 7.49 (2H, д, J = 8.0, H Ar); 7.65 (1H, т, J = 7.6, H Ar); 7.71 (1H, т, J = 7.5, H Ar); 7.85 (1H, д, J = 8.3, H Ar); 8.00-8.12 (3H, м, Н Ar); 15.05 (1Н, уш. с, ОН). Спектр ЯМР ¹³С, б, м. д.: 25.5; 36.9; 51.0; 55.6; 63.2; 76.0; 79.0; 96.9; 122.2; 125.5; 126.1; 126.8 (2C); 128.0; 128.2; 128.5 (2C); 129.3 (2C); 129.6 (2C); 130.7; 131.4; 132.4; 132.6; 133.5; 133.9; 137.6; 143.0; 181.9; 191.2; 206.1. Найдено, m/z: 538.1229 [M+H]⁺. С₃₂H₂₅ClNO₃S. Вычислено, *m/z*: 538.1238.

(1*S**,6'*R**,7'*S**,7a'*R**)-6'-((*Z*)-3-Гидрокси-3-фенилакрилоил)-7'-(4-метоксифенил)-1',6',7',7a'-тетрагидро-2*H*,3'*H*-спиро[аценафтилен-1,5'-пирроло[1,2-*c*]тиазол]-

2-он (8h). Выход 378 мг (71%), бежевый порошок, т. пл. 132–133°С. ИК спектр, v, см⁻¹: 2924, 1725, 1600, 1569, 1495. Спектр ЯМР ¹Н, б, м. д. (*J*, Гц): 3.08–3.13 (2Н, м, 1'-СН₂); 3.34 (1Н, д, J = 10.8, 3'-СН₂); 3.79–3.90 (4Н, м, 7'-СН, ОСН₃); 3.87 (1Н, д, J = 10.8, 3'-СН₂); 4.19 (1Н, д, J = 12.4, 6'-СН); 4.29–4.36 (1Н, м, 7а'-СН); 5.52 (1H, с, 2-СН); 6.94 (2H, д, J = 8.3, H Ar); 7.19–7.29 (4H, м, Н Аг); 7.37 (1Н, т, J = 7.5, Н Аг); 7.47 (2Н, д, J = 8.3, H Ar); 7.64 (1H, т, J = 7.6, H Ar); 7.70 (1H, т, J = 7.5, H Ar); 7.84 (1H, д, J = 8.4, H Ar); 8.02–8.11 (3H, м, Н Ar); 15.07 (1Н, уш. с, ОН). Спектр ЯМР ¹³С, б, м. д.: 37.0; 51.0; 55.4; 55.8; 62.9; 76.3; 79.1; 96.9; 114.6 (2C); 122.1; 125.4; 126.0; 126.8 (2C); 128.0; 128.2; 128.5 (2C); 129.2 (2C); 130.7; 130.8; 131.5; 132.4; 132.5; 132.6; 134.2; 143.0; 159.1; 182.4; 191.0; 206.3. Найдено, *m/z*: 534.1724 [M+H]⁺. С₃₃H₂₈NO₄S. Вычислено, *m/z*: 534.1734.

(1S*,6'R*,7'S*,7a'R*)-6'-[(Z)-3-Гидрокси-3-(4-хлорфенил)акрилоил]-7'-фенил-1',6',7',7а'-тетрагидро-2Н,3'Н-спиро[аценафтилен-1,5'-пирроло[1,2-с]тиазол]-**2-он (8і)**. Выход 309 мг (57%), бежевый порошок, т. пл. 111-112°С. ИК спектр, v, см⁻¹: 2919, 1724, 1590, 1564, 1489. Спектр ЯМР ¹Н, б, м. д. (*J*, Гц): 3.07–3.15 (2Н, м, 1'-СН₂); 3.34 (1Н, д, J = 10.8, 3'-СН₂); 3.81–3.91 (1Н, м, 7'-СН); 3.87 (1Н, д, J = 10.8, 3'-СН₂); 4.25 (1Н, д, J = 12.4, 6'-CH); 4.32–4.41 (1H, м, 7a'-CH); 5.45 (1H, с, 2-СН); 7.10–7.23 (4Н, м, Н Аг); 7.30 (1Н, т, J = 7.5, Н Ar); 7.41 (2Н, т, *J* = 7.5, Н Ar); 7.55 (2Н, д, *J* = 8.1, H Ar); 7.65 (1H, т, J = 7.6, H Ar); 7.72 (1H, т, J = 7.5, Н Ar); 7.85 (1Н, д, J = 8.3, Н Ar); 8.02–8.13 (3Н, м, H Ar); 14.98 (1H, уш. с, OH). Спектр ЯМР ¹³С, δ, м. д.: 37.0; 51.7; 55.7; 62.9; 76.3; 79.1; 96.8; 122.1; 125.4; 126.0; 127.8; 128.0; 128.1 (2C); 128.2 (3C); 128.8 (3C); 129.1; 129.2 (2C); 130.7; 131.5; 132.6; 138.6; 138.9; 142.9; 181.0; 191.2; 206.1. Найдено, *m/z*: 538.1245 [M+H]⁺. С₃₂H₂₅ClNO₃S. Вычислено, *m/z*: 538.1238.

(15*,6'R*,7'5*,7а'R*)-6'-[(Z)-3-Гидрокси-3-(4-метоксифенил)акрилоил]-7'-фенил-1',6',7',7а'-тетрагидро-2Н,3'Н-спиро[аценафтилен-1,5'-пирроло[1,2-с]тиазол]-2-он (8ј). Выход 339 мг (64%), бежевый порошок, т. пл. 167–168°С. ИК спектр, v, см⁻¹: 2924, 1725, 1600, 1569, 1495. Спектр ЯМР ¹Н, б, м. д. (*J*, Гц): 3.06–3.16 (2Н, м, 1'-CH₂); 3.34 (1H, д, J = 10.7, 3'-CH₂); 3.78 (3H, с, ОСН₃); 3.81–3.92 (2Н, м, 3'-СН₂, 7'-СН); 4.23 (1Н, д, J = 12.4, 6'-CH); 4.31–4.41 (1H, м, 7a'-CH); 5.48 (1H, с, 2-СН); 6.72 (2Н, д, J = 8.6, Н Аг); 7.22–7.33 (3Н, м, Н Ar); 7.40 (2Н, т, J = 7.4, Н Ar); 7.55 (2Н, д, J = 7.4, H Ar); 7.64 (1H, т, J = 7.4, H Ar); 7.70 (1H, т, J = 7.5, Н Ar); 7.84 (1Н, д, J = 8.4, Н Ar); 8.02–8.12 (3Н, м, Н Ar); 15.24 (1Н, уш. с, ОН). Спектр ЯМР ¹³С, б, м. д.: 37.0; 51.7; 55.5; 55.7; 62.4; 76.4; 79.2; 96.1; 113.8 (2C); 122.1; 125.4; 125.9; 126.8; 127.7; 128.0; 128.1; 128.2 (2C); 128.9 (2C); 129.2 (2C); 130.7; 131.5; 132.5; 132.6; 139.1; 143.0; 163.2; 183.1; 188.8; 206.3. Найдено, m/z: 534.1731 [M+H]⁺. С₃₃H₂₈NO₄S. Вычислено, *m/z*: 534.1734.

Синтез спироциклоаддуктов 9а-е (общая методика). К суспензии 200 мг (1.1 ммоль) аценафтенхинона 5 и 166 мг (1.1 ммоль) L-фенилглицина 7 в 4 мл ЕtOH при перемешивании добавляют 1.0 ммоль ендиона 1а-е. Смесь перемешивают при 70°С в течение 8 ч, после чего охлаждают до комнатной температуры. Осадок отфильтровывают, к маточному раствору добавляют 10 мл H₂O, выпавший осадок отфильтровывают, промывают сначала гексаном (3×2 мл), затем H₂O (2×5 мл), сушат при 80°C и при необходимости переосаждают из смеси CH₂Cl₂-гексан, 1:4.

(1*S**,3'*R**,4'*S**,5'*R**)-3'-((*Z*)-3-Гидрокси-3-фенилакрилоил)-4',5'-дифенил-2*H*-спиро[аценафтилен-1,2'-пирролидин]-2-он (9а). Выход 327 мг (63%), бежевый порошок, т. пл. 94–95°С. ИК спектр, v, см⁻¹: 3337, 3030, 1715, 1595, 1577, 1493. Спектр ЯМР ¹Н, δ , м. д. (*J*, Гц): 2.82 (1H, уш. с, NH); 4.07–4.21 (2H, м, 3',4'-CH); 5.09 (1H, д, *J* = 9.4, 5'-CH); 5.41 (1H, с, 2-CH); 7.16–7.43 (15H, м, H Ar); 7.61–7.87 (4H, м, H Ar); 8.03–8.14 (2H, м, H Ar); 15.35 (1H, уш. с, OH). Спектр ЯМР ¹³С, δ , м. д.: 55.7; 64.3; 69.3; 73.9; 97.7; 122.1; 122.4; 125.2; 126.8 (2C); 127.2 (2C); 127.3; 127.8; 128.2; 128.4 (4C); 128.5 (2C); 128.8 (3C); 129.1 (2C); 132.3; 132.4; 138.8; 140.0; 140.2; 141.1; 142.1; 181.9; 192.7; 208.3. Найдено, *m/z*: 522.2063 [M+H]⁺. С₃₆H₂₈NO₃. Вычислено, *m/z*: 522.2064.

(1S*.3'R*,4'S*,5'R*)-3'-((Z)-3-Гидрокси-3-фенилакрилоил)-5'-фенил-4'-(4-хлорфенил)-2H-спиро-[аценафтилен-1,2'-пирролидин]-2-он (9b). Выход 366 мг (66%), бежевый порошок, т. пл. 110-111°С. ИК спектр, v, см⁻¹: 3339, 3032, 1716, 1601, 1570, 1492. Спектр ЯМР ¹Н, δ, м. д. (J, Гц): 4.03 (1Н, д, J = 11.1, 3'-CH); 4.15 (1Н, уш. т, *J* = 10.7, 4'-CH); 5.05 (1Н, д, *J* = 10.2, 5'-CH); 5.35 (1H, с, 2-СН); 6.85 (1H, д, J = 7.0, H Ar); 7.16–7.42 (13H, м, Н Аг); 7.60–7.86 (4Н, м, Н Аг); 8.03–8.13 (2Н, м, Н Ar); 15.36 (1Н, уш. с, ОН); сигнал протона NH не наблюдается. Спектр ЯМР ¹³С, δ, м. д.: 55.2; 64.3; 69.0; 73.8; 97.7; 122.2; 122.5; 125.3; 126.8 (2C); 127.2 (2C); 128.0; 128.2; 128.5 (2C); 128.6 (2C); 129.0 (2C); 129.1; 129.8 (2C); 130.5; 131.2; 132.4 (2C); 133.0; 134.0; 137.5; 139.7; 140.7; 142.1; 181.6; 192.9; 208.3. Найдено, *m/z*: 556.1666 [M+H]⁺. С₃₆H₂₇ClNO₃. Вычислено, *m/z*: 556.1674.

(1S*,3'R*,4'S*,5'R*)-3'-((Z)-3-Гидрокси-3-фенилакрилоил)-4'-(4-метоксифенил)-5'-фенил-2Н-спиро-[аценафтилен-1,2'-пирролидин]-2-он (9с). Выход 339 мг (61%), бежевый порошок, т. пл. 166–167°С. ИК спектр, v, см⁻¹: 3311, 3025, 1702, 1600, 1559, 1493. Спектр ЯМР ¹Н, δ, м. д. (*J*, Гц): 2.81 (1Н, уш. с, NH); 3.76 (3H, с, OCH₃); 4.01–4.15 (2Н, м, 3',4'-СН); 5.03 (1Н, д, J = 9.4, 5'-СН); 5.42 (1H, с, 2-СН); 6.83 (2H, д, J = 8.1, H Ar); 7.14–7.42 (12H, м, H Ar); 7.62–7.86 (4H, м, H Ar); 8.02–8.11 (2H, м, H Ar); 15.36 (1H, уш. с, OH). Спектр ЯМР ¹³С, б, м. д.: 55.1; 55.3; 64.3; 69.2; 73.8; 97.8; 114.2 (2C); 122.1; 122.4; 125.1; 126.8 (2C); 127.2 (2C); 127.7; 128.2; 128.4 (2C); 128.5 (2C); 129.0; 129.4 (2C); 130.5; 130.7; 131.4; 132.3 (2C); 134.3; 140.1; 141.3; 142.1; 158.8; 182.0; 192.7; 208.4. Найдено, *m/z*: 552.2174 [M+H]⁺. С₃₇H₃₀NO₄. Вычислено, *m/z*: 552.2169.

(1*S**,3'*R**,4'*S**,5'*R**)-3'-[(*Z*)-3-Гидрокси-3-(4-хлорфенил)акрилоил]-4',5'-дифенил-*2H*-спиро[аценафтилен-1,2'-пирролидин]-2-он (9d). Выход 387 мг (70%), бежевый порошок, т. пл. 115–116°С. ИК спектр, v, см⁻¹: 3332, 3030, 1703, 1595, 1565, 1489. Спектр ЯМР ¹Н, δ, м. д. (*J*, Гц): 2.83 (1Н, уш. с, NH); 4.07–4.18 (2Н, м, 3',4'-CH); 5.09 (1Н, д, *J* = 8.8, 5'-CH); 5.34 (1H, с, 2-CH); 7.09–7.42 (14H, м, H Ar); 7.55–7.84 (4H, м, H Ar); 8.01-8.12 (2H, м, H Ar); 15.25 (1H, уш. с, OH). Спектр ЯМР ¹³С, δ, м. д.: 55.7; 64.3; 69.2; 73.9; 97.7; 122.1; 122.4; 125.2; 127.2 (2C); 127.3; 127.8; 128.1 (2C); 128.2; 128.4 (2C); 128.5 (2C); 128.8 (4C); 129.1 (2C); 130.5; 131.3; 132.4; 132.6; 138.6; 138.8; 140.0; 141.0; 180.5; 193.0; 208.2. Найдено, *m/z*: 556.1674 [M+H]⁺. С₃₆H₂₇CINO₃. Вычислено, *m/z*: 556.1674.

(1S*,3'R*,4'S*,5'R*)-3'-[(Z)-3-Гидрокси-3-(4-метоксифенил)акрилоил]-4',5'-дифенил-2*H*-спиро[аценафтилен-**1,2'-пирролидин]-2-он (9е)**. Выход 415 мг (75%), бежевый порошок, т. пл. 119-120°С. ИК спектр, v, см 3342, 3031, 1707, 1587, 1509, 1494. Спектр ЯМР ¹Н, δ, м. д. (*J*, Гц): 2.94 (1Н, уш. с, NH); 3.77 (3H, с, OCH₃); 4.09 (1H, μ , J = 11.3, 3'-CH); 4.14 (1H, μ , J = 11.3, *J* = 9.8, 4'-CH); 5.07 (1H, д, *J* = 9.8, 5'-CH); 5.39 (1H, с, 2-СН); 6.72 (2Н, д, J = 8.9, Н Аг); 7.18–7.42 (12Н, м, H Ar); 7.65 (1H, д. д, J = 8.2, J = 7.0, H Ar); 7.73 (1H, д. д. J = 7.8, J = 7.0, H Ar; 7.78 (1H, $\pi, J = 8.2 H Ar$); 7.84 (1Н, д, J = 7.0 Н Аг); 8.04–8.09 (2Н, м, Н Аг); 15.56 (1Н, vш. с. ОН). Спектр ЯМР ¹³С, б, м. д.: 55.5; 55.8; 63.8; 69.3; 74.0; 96.9; 113.8 (2C); 122.0; 122.5; 125.1; 127.2 (3C); 127.8; 128.1; 128.4 (2C); 128.5 (2C); 128.7 (2C); 128.9 (2C); 129.0; 130.5; 131.4; 132.3; 138.9; 140.1; 141.2; 142.1; 163.1; 182.7; 190.5; 208.4. Найдено, *m/z*: 552.2166 [M+H]⁺. С₃₆Н₃₀NO₄. Вычислено, *m/z*: 552.2169.

Синтез спироциклоамидов 10а-с (общая методика). К раствору 0.1 ммоль спироаддукта 9а,с,d в 1 мл PhMe по каплям добавляют раствор 31 мг (0.4 ммоль) AcCl в 1 мл PhMe в течение 1 мин. Полученную смесь перемешивают при комнатной температуре в течение 12 ч, после чего PhMe и избыток AcCl упаривают при пониженном давлении. Полученный остаток перекристаллизовывают из MeOH и сушат при 100°С.

(1S*,3'R*,4'S*,5'R*)-1'-Ацетил-3'-((Z)-3-гидрокси-3-фенилакрилоил)-4',5'-дифенил-2*H*-спиро[аценафтилен-1,2'-пирролидин]-2-он (10а). Выход 27 мг (47%), бесцветный порошок, т. пл. 233-234°С. ИК спектр, v, см⁻¹: 1720, 1651, 1600, 1494, 1386, 1338. Спектр ЯМР ¹Н, б, м. д. (*J*, Гц): 1.61 (3Н, с, СН₃); 4.23 (1Н, д, *J* = 12.8, 3'-CH); 4.32 (1H, д. д, *J* = 12.8, *J* = 9.7, 4'-CH); 5.26 (1Н, д, J = 9.7, 5'-СН); 5.49 (1Н, с, 2-СН); 7.14–7.40 (15H, м, H Ar); 7.63–7.73 (2H, м, H Ar); 7.84 (1H, д, J = 8.4, H Ar); 7.91 (1H, μ , J = 7.0, H Ar); 8.01 (1H, μ , J = 8.0, H Ar); 8.12 (1H, д, J = 7.0, H Ar); 14.96 (1H, уш. с, ОН). Спектр ЯМР ¹³С, δ, м. д.: 23.1; 56.3; 60.7; 71.3; 75.8; 97.6; 121.5; 122.2; 126.0 (2C); 126.1; 126.8 (2C); 128.0; 128.1; 128.2; 128.3; 128.5 (2C); 128.6 (2C); 129.0 (2C); 129.2 (2C); 130.6; 131.9; 132.5; 132.9; 133.9; 136.8; 137.1; 140.8; 140.9; 170.5; 181.9; 189.8; 201.5. Найдено, т/г: 564.2174 [M+H]⁺. С₃₈Н₃₀NO₄. Вычислено, *m/z*: 564.2169.

(1*S**,3'*R**,4'*S**,5'*R**)-1'-Ацетил-3'-((*Z*)-3-гидрокси-3-фенилакрилоил)-4'-(4-метоксифенил)-5'-фенил-*2H*-спиро[аценафтилен-1,2'-пирролидин]-2-он (10b). Выход 37 мг (62%), бесцветный порошок, т. пл. 232– 233°С. ИК спектр, v, см⁻¹: 1723, 1652, 1605, 1569, 1516, 1492. Спектр ЯМР ¹Н, δ , м. д. (*J*, Гц): 1.61 (3H, с, CH₃); 3.79 (3H, с, OCH₃); 4.17 (1H, д, *J* = 12.9, 3'-CH); 4.26 (1H, д. д, *J* = 12.9, *J* = 9.7, 4'-CH); 5.21 (1H, д, *J* = 9.7, 5'-CH); 5.49 (1H, c, 2-CH); 6.87 (2H, д, J = 8.2, H Ar); 7.13–7.42 (12H, м, H Ar); 7.62–7.73 (2H, м, H Ar); 7.83 (1H, д, J = 8.2, H Ar); 7.89 (1H, д, J = 6.7, H Ar); 8.01 (1H, д, J = 8.0, H Ar); 8.11 (1H, д, J = 6.8, H Ar); 14.98 (1H, c, OH). Спектр ЯМР ¹³С, δ , м. д.: 23.1; 55.4; 55.6; 60.8; 71.3; 75.8; 97.6; 114.4 (2C); 121.5; 122.2; 126.0 (3C); 126.9 (2C); 128.1 (2C); 128.2; 128.5 (2C); 128.9; 129.2 (2C); 129.6 (2C); 130.6; 131.9; 132.4; 132.9; 133.9; 136.8; 140.7; 141.0; 159.3; 170.5; 182.0; 189.8; 201.6. Найдено, *m/z*: 594.2271 [M+H]⁺. С₃₉H₃₂NO₅. Вычислено, *m/z*: 594.2275.

(1S*,3'R*,4'S*,5'R*)-1'-Ацетил-3'-[(Z)-3-гидрокси-3-(4-хлорфенил)акрилоил]-4',5'-дифенил-2H-спиро-[аценафтилен-1,2'-пирролидин]-2-он (10с). Выход 40 мг (67%), бесцветный порошок, т. пл. 227-228°С. ИК спектр, v, см⁻¹: 1723, 1652, 1645, 1593, 1489, 1455. Спектр ЯМР ¹Н, б, м. д. (*J*, Гц): 1.61 (3H, с, CH₃); 4.22 (1Н, д, J = 12.7, 3'-СН); 4.31 (1Н, д. д, J = 12.7, J = 9.8, 4'-СН); 5.26 (1Н, д, J = 9.8, 5'-СН); 5.43 (1Н, с, 2-СН); 7.12 (2H, д, J = 8.7, H Ar); 7.16–7.22 (3H, м, H Ar); 7.28– 7.38 (9Н, м, Н Аг); 7.65–7.72 (2Н, м, Н Аг); 7.84 (1Н, д, J = 8.3, H Ar); 7.90 (1H, μ , J = 7.0, H Ar); 8.02 (1H, μ , J = 8.1, H Ar); 8.11 (1H, д, J = 6.9, H Ar); 14.89 (1H, уш. с, ОН). Спектр ЯМР ¹³С, δ, м. д.: 23.1; 56.1; 60.7; 71.3; 75.8; 97.5; 121.5 (2C); 122.2; 125.9; 126.1; 128.1 (4C); 128.2; 128.3; 128.6 (2C); 128.8 (2C); 129.0 (2C); 129.3 (2C); 130.6; 132.0; 132.3; 132.8; 136.7; 137.0; 138.8; 140.7; 140.8; 170.5; 180.6; 190.0; 201.5. Найдено, *m/z*: 598.1782 [M+H]⁺. С₃₈H₂₉ClNO₄. Вычислено, *m/z*: 598.1780.

Рентгеноструктурное исследование соединения 9с проведено при 295К на дифрактометре Xcalibur 3 с ССД-детектором по стандартной методике (МоКаизлучение, λ 0.71073 Å, графитовый монохроматор, ω-сканирование). Кристаллы, пригодные для РСА, получены медленным упариванием раствора аддукта 9с в MeCN. Структура соединения 9с расшифрована прямым методом с использованием комплекса программ SHELX.¹⁰ Положения всех неводородных атомов уточнены в анизотропном приближении независимо, положения атомов водорода рассчитаны геометрически и уточнены по модели "наездник" с зависимыми тепловыми параметрами. Полный набор рентгеноструктурных данных продукта 9с депонирован в Кембриджском банке структурных данных (депонент CCDC 2080827).

Файл сопроводительных материалов, содержащий спектры ЯМР ¹Н и ¹³С соединений **8а–ј**, **9а–е** и **10а–с**, доступен на сайте журнала http://hgs.osi.lv.

Работа выполнена при финансовой поддержке РФФИ (проект 20-03-00716) и в рамках государственного задания Министерства науки и высшего образования Российской Федерации (проект FEUZ-2020-0052).

Авторы выражают благодарность сотрудникам Центра коллективного пользования "Спектроскопия и анализ органических соединений" Института органического синтеза им. И. Я. Постовского УрО РАН за помощь в проведении физико-химических исследований.

Список литературы

- Kumar, R. S.; Antonisamy, P.; Almansour, A. I.; Arumugam, N.; Al-thamili, D. M.; Kumar, R. R.; Kim, H.-R.; Kwon, K.-B. *Bioorg. Chem.* 2019, *91*, 103180.
- Wei, A. C.; Ali, M. A.; Yoon, Y. K.; Ismail, R.; Choon, T. S.; Kumar, R. S. *Bioorg. Med. Chem. Lett.* **2013**, *23*, 1383.
- 3. Dandia, A.; Kumari, S.; Soni, P. Eur. Chem. Bull. 2013, 2, 1004.
- Periyasami, G.; Arumugam, N.; Rahaman, M.; Kumar, R. S.; Manikandan, M.; Alfayez, M. A.; Premnath, D.; Aldalbahi, A. *RSC Adv.* 2018, 8, 16303.
- 5. (a) Döndas, H. A.; de Gracia Retamosa, M.; Sansano, J. M. Synthesis 2017, 2819. (b) Arumugam, N.; Kumar, R. S.; Almansour, A. I.; Perumal, S. Curr. Org. Chem. 2013, 17, 1929. (c) Najera, C.; Sansano, J. M. Pure Appl. Chem. 2019, 91, 575. (d) Izmest'ev, A. N.; Gazieva, G. A.; Kravchenko, A. N. Chem. Heterocycl. Compd. 2020, 56, 255. [Химия гетероцикл. соединений 2020, 56, 255.] (е) Molteni, G.; Silvani, A. Eur. J. Org. Chem. 2021, 1653. (f) Singh, R.; Bhardwaj, D.; Saini, M. R. RSC Adv. 2021, 11, 4760. (g) Korotaev, V. Yu.; Zimnitskiy, N. S.; Barkov, A. Yu.; Kutyashev, I. B.; Sosnovskikh, V. Ya. Chem. Heterocycl. Compd. 2018, 54, 905. [Химия гетероцикл. соединений 2018, 54, 905.] (h) Xiong, Y.; Han, X.-X.; Lu, Y.; Wang, H.-J.; Zhang, M.; Liu, X.-W. Tetrahedron 2021, 87, 132112. (i) Ling, Y.; Huang, Y.; Li, X. Chem. Heterocycl. Compd. 2021, 57, 181. [Химия гетероцикл. соединений 2021, 57, 181.] (j) Chithiraikumar, C.; Ponmuthu, K. V.; Harikrishnan, M.; Malini, N.; Sepperumal, M.; Siva, A. Res. Chem. Intermed. 2021, 47, 895. (k) Pavlovska, T. L.; Lipson, V. V.; Shishkina, S. V.; Musatov, V. I.; Borisov, A. V.; Mazepa, A. V. Chem. Heterocycl. Compd. 2019, 55, 679. [Химия гетероцикл. соединений 2019, 55, 679.] (1) Filatov, A. S.; Knyazev, N. A.; Molchanov, A. P.; Panikorovsky, T. L.; Kostikov, R. R.; Larina, A. G.; Boitsov, V. M.; Stepakov, A. V. J. Org. Chem. 2017, 82, 959. (m) Barkov, A. Yu.; Zimnitskiy, N. S.; Kutyashev, I. B.; Korotaev, V. Yu.; Sosnovskikh, V. Ya. Сhem. Heterocycl. Compd. 2017, 53, 1315. [Химия гетероцикл. соединений 2017, 53, 1315.] (n) Klochkova, I. N.; Shchekina, M. P.; Anis'kov, A. A. Chem. Heterocycl. Compd. 2014, 50, 479. [Химия гетероцикл. соединений 2014, 527.]
- (a) Kumar, R. S.; Almansour, A. I.; Arumugam, N.; Periyasami, G.; Athimoolam, S.; Kumar, R. R.; Asad, M.; Asiri, A. M. *Tetrahedron Lett.* **2018**, *59*, 3336. (b) Yavari, I.;

Baoosi, L.; Halvagar, M. R. Synlett 2018, 635. (c) Kutyashev, I. B.; Sannikov M. S.; Kochnev, I. A.; Barkov, A. Yu.; Zimnitskiy, N. S.; Korotaev, V. Yu.; Sosnovskikh, V. Ya. SynOpen 2021, 5, 1. (d) Maurya, R. A.; Nayak, R.; Reddy, C. N.; Kapure, J. S.; Nanubolu, J. B.; Singarapu, K. K.; Ajitha, M.; Kamal, A. RSC Adv. 2014, 4, 32303. (e) Boudriga, S.; Haddad, S.; Murugaiyah, V.; Askri, M.; Knorr, M.; Strohmann, C.; Golz, C. Molecules 2020, 25, 1963. (f) Shahrestani, N.; Khosravi, H.; Jadidi, K.; Notash, B.; Naderi, S. Org. Biomol. Chem. 2019, 17, 7013. (g) Purushothaman, S.; Prasanna, R.; Raghunathan, R. Tetrahedron 2013, 69, 9742. (h) Shi, C.; Zhou, J. Heterocycles 2015, 91, 1972. (i) Rouatbi, F.; Askri, M.; Nana, F.; Kirsch, G.; Sriram, D.; Yogeeswari, P. Tetrahedron Lett. 2016, 57, 163. (j) Thimmarayaperumal, S.; Shanmugam, S. New J. Chem. 2018, 42, 4061. (k) Dandia, A.; Parewa, V.; Kumari, S.; Bansal, S.; Sharma, A. Green Chem. 2016, 18, 2488. (1) Sivakumar, S.; Kumar, R. R.; Ali, M. A.; Choon, T. S. Eur. J. Med. Chem. 2013, 65, 240. (m) Sumesh, R. V.; Shylaja, A.; Kumar, R. R.; Almansour, A. I.; Kumar, R. S. Tetrahedron Lett. 2018, 59, 4086.

- (a) Arrieta, A.; Beyer, L.; Kleinpeter, E.; Lehmann, J.; Dargatz, M. J. Prakt. Chem. 1992, 334, 696. (b) Jang, Y.-J.; Chen, Y.-S.; Lee, C.-J.; Chen, C.-H.; Lin, W. Synthesis 2015, 95. (c) Pinto, J.; Silva, V. L. M.; Silva, A. M. G.; Silva, A. M. S. Molecules 2015, 20, 11418. (d) Liou, Y.-C.; Su, Y.-H.; Ku, K.-C.; Edukondalu, A.; Lin, C.-K.; Ke, Y.-S.; Karanam, P.; Lee, C.-J.; Lin, W. Org. Lett. 2019, 21, 8339. (e) Thomas, A. R.; Shuler, W. G.; Smith, E. A.; Carlisle, S. S.; Knick, S. L.; Puciaty, A. J.; Metz, C. R.; VanDerveer, D. G.; McMillen, C. D.; Pennington, W. T.; Beam, C. F. J. Chem. Crystallogr. 2013, 43, 629.
- (a) Zimnitskiy, N. S.; Barkov, A. Yu.; Ulitko, M. V.; Kutyashev, I. B.; Korotaev, V. Yu.; Sosnovskikh, V. Ya. New J. Chem. 2020, 44, 16185. (b) Korotaev, V. Yu.; Zimnitskiy, N. S.; Denikaev, A. D.; Barkov, A. Yu.; Kutyashev, I. B.; Sosnovskikh, V. Ya. Chem. Heterocycl. Compd. 2021, 57, 81. [Химия гетероцикл. соединений 2021, 57, 81.]
- Zimnitskiy, N. S.; Denikaev, A. D.; Barkov, A. Yu.; Kutyashev, I. B.; Korotaev, V. Yu.; Sosnovskikh, V. Ya. *J. Org. Chem.* 2020, *85*, 8683.
- (a) Sheldrick, G. M. Acta Crystallogr., Sect. A: Found. Crystallogr. 2008, A64, 112.
 (b) Dolomanov, O. V.; Bourhis, L. J.; Gildea, R. J.; Howard, J. A. K.; Puschmann, H. J. Appl. Crystallogr. 2009, 42, 339.