А. Г. Михайловский, М. И. Вахрин^а

СИНТЕЗ 1-(3-КУМАРИНИЛ)-3,3-ДИАЛКИЛ-3,4-ДИГИДРОИЗОХИНОЛИНОВ

Показано, что реакция диалкилбензилкарбинолов с 3-цианокумарином в присутствии серной кислоты приводит к 1-(3-кумаринил)-3,3-диалкил-3,4-дигидроизохинолинам.

Ключевые слова: диалкилбензилкарбинолы, 1-(3-кумаринил)-3,3-диалкилизохинолины, 3-цианоумарин, циклоконденсация Риттера.

Роль и значение производных изохинолина [1–3] и кумарина [4–7] в органическом синтезе, природе и медицине хорошо известны. Однако вещества, имеющие в своей структуре и изохинолиновый, и кумариновый циклы, до настоящего времени в литературе не описаны. Сочетание этих двух гетероциклических фрагментов в одной молекуле представляет несомненный интерес, так как при этом образуются новые потенциальные синтоны. Кроме того, наличие азотсодержащего гетероцикла открывает возможность получения солей, что благоприятно для фармакологических исследований.

Ранее нами были показаны возможности реакции Риттера для синтеза изохинолинового цикла [8–10]. Продолжая исследования в этой области, мы обнаружили, что карбинолы **1a–f** реагируют с 3-цианокумарином (2) в присутствии серной кислоты с образованием 1-(3-кумаринил)-3,3-диал-кил-3,4-дигидроизохинолинов **3a–f**. Использование в качестве карбинольной составляющей 2-метил-3-(1-нафтил)пропанола-2 приводит к соединению **4**. Карбинол **1a** при взаимодействии с 3-цианобензо[f]кумарином в

 $T\ a\ б\ \pi\ u\ ц\ a\ 1$ Характеристики синтезированных соединений

		•	1				•	
Соеди- нение	R ¹ или R ¹ +R ¹	R ² +R ²	Брутто- формула	<u>Найдено, %</u> Вычислено, %			Т. пл., °С	Вы- ход,
				C	Н	N		%
3a	Н	Me + Me	C ₂₀ H ₁₇ NO ₂	79.1 79.2	<u>5.6</u> 5.7	4.7 4.6	154–155	77
3b	Н	Me + Et	C ₂₁ H ₁₉ NO ₂	79.4 79.5	6.0 6.0	4.4 4.4	148–150	71
3c	MeO	Me + Me	C ₂₂ H ₂₁ NO ₄	72.7 72.7	5.7 5.8	4.0 3.9	140–142	83
3d	Н	(CH ₂) ₄	C ₂₂ H ₁₉ NO ₂	80.1 80.2	5.7 5.8	4.4 4.3	131–132	43
3e	Н	(CH ₂) ₅	C ₂₃ H ₂₁ NO ₂	80.3 80.4	6.1 6.2	4.2 4.1	162–163	41
3f	O(CH ₂)O	(CH ₂) ₅	C ₂₄ H ₂₁ NO ₄	74.3 74.4	<u>5.4</u> 5.5	3.6 3.6	233–234	82
4	_	Me + Me	C ₂₄ H ₁₉ NO ₂	81.5 81.6	5.3 5.4	3.9 4.0	189–191	67
5	_	Me + Me	C ₂₄ H ₁₉ NO ₂	81.4 81.6	<u>5.3</u> 5.4	4.0 4.0	225–227	12

системе бензол—серная кислота образует соединение 5. Характеристики соединений 3—5 приведены в табл. 1. Малый выход соединения 5 может быть объяснен, вероятно, стерическим влиянием нитрила, имеющего в своей структуре дополнительно аннелированное фенильное ядро.

Все спектры ЯМР 1 Н соединений **3**–**5** (табл. 2) содержат сигналы протонов заместителей R^{1} и R^{2} , группы 4-CH₂ дигидроизохинолинового ядра, ароматических протонов и характерный синглетный сигнал кумаринового протона CH= (7.93–8.10 м. д.), что полностью подтверждает их структуру.

 $\label{eq:Tadin} T\ a\ б\ \pi\ u\ ц\ a\ 2$ Спектры ЯМР 1 Н синтезированных соединений

Соеди-	Химические сдвиги, δ, м. д.							
нение	R ²	3(1)-CH ₂ , c	аром. протоны и \mathbb{R}^1	HC=, c				
3a	1.27, c (2CH ₃)	2.78	6.90-7.63, м (8Н)	7.93				
3b	1.18, c (CH ₃), 1.08, τ (C <u>H</u> ₃ CH ₂), 1.35, κ (CH ₃ C <u>H</u> ₂)	2.74	6.92-7.58, м (8Н)	7.86				
3с	1.23, c (2CH ₃)	2.90	6.66, с (H-5), 6.68, с (H-8), 3.70, с и 3.83, с (2СН ₃ О), 7.17–7.67, м (4Н)	7.94				
3d	1.41-1.88, м (4СН ₂)	2.87	7.08-7.73, м (4Н)	8.03				
3e	1.40-1.90, м (5СН ₂)	2.83	7.12–7.75, м (4Н)	8.02				
3f	1.35–1.63, м (5CH ₂)	2.70	6.85, c (H-5), 6.86, c (H-8), 6.88–7.45, м (4H), 5.97, c (OCH ₂ O)	8.10				
4	1.35, c (2CH ₃)	3.25	7.55-8.20, м (6Н)	8.05				
5	1.30, c (2CH ₃)	2.85	7.72-8.50, м (6Н)	8.07				

В ИК спектрах соединений **3–5** имеются полосы валентных колебаний при 1725 (C=O) и 1620 cm^{-1} (C=N).

Вещества 3–5 представляют собой по структуре 1-азадиены [11], для которых возможны реакции циклоприсоединения.

ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

Спектры ЯМР ¹Н регистрировали на приборе Bruker AM-300 (300 МГц) в CDCl₃, внутренний стандарт ГМДС. ИК спектры получали на приборе UR-20 в вазелиновом масле. Исходные карбинолы **1a–f** известны из работ [8–10]. Соответствующие нитрилы получали по методике [12].

1-(3-Кумаринил)-6,7-(R¹)₂-3,3-(R²)₂-изохинолины (3а-е), 2,2-диметил-4-(3-кумаринил)бензо[/]изохинолин (4), 1-(3-бензо[/]кумаринил)-3,3-диметилизохинолин (5). Смешивают 10 ммоль соответствующего карбинола с 1.88 г (11 ммоль) 3-цианокумарина (соединения 2–4) или 2.21 г (10 ммоль) 3-цианобензо[/]кумарина (соединение 5). В случае соединений 3с,f добавляют 2 мл ледяной уксусной кислоты. К этой смеси при 0 °С добавляют по каплям 5 мл концентрированной серной кислоты. Реакционную смесь перемешивают в течение 10 мин, охлаждают до комнатной температуры, выливают на 100 мл холодной воды (~5 °С), отделяют бензольный слой. В случае выпадения небольшого количества осадка последний может быть отфильтрован. Водную фазу нейтрализуют раствором гидрокарбоната натрия. Выпавший осадок отфильтровывают, сушат и перекристаллизовывают из изопропилового спирта.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- 1. В. Д. Генслер, в кн. *Гетероциклические соединения*, под ред. Р. Эльдерфилда, Изд-во иностр. лит., Москва, 1965, **4**, 264.
- 2. T. Kametani, K. Fukumoto, *Heterocyclic Compounds*, G. Grethe (Ed.), J. Wiley, N. Y., 1981, 38, 139.
- 3. Chemistry of Heterocyclic Compounds, G. M. Coppola, H. F. Shuster (Eds.), J. Wiley, N. Y., 1998, 3, 38.
- 4. С. Вавзонек, в кн. *Гетероциклические соединения*, под ред. Р. Эльдерфилда, Изд-во иностр. лит., Москва, 1954, **2**, 134.
- 5. Общая органическая химия, под. ред. Д. Бартона и У. Д. Оллиса, Химия, Москва, 1985, **9**, 61.
- 6. В. М. Маликов, А. И. Саидходжаев. Химия природ. соедин., 560 (1998).
- G. Feuer, Progress in Medicinal Chemistry, G. P. Ellis, G. B. West (Eds.), North-Holland Publ. Co., Amsterdam, 1974, 85.
- 8. В. С. Шкляев, Б. Б. Александров, Г. И. Леготкина, М. И. Вахрин, М. С. Гаврилов, А. Г. Михайловский, *XГС*, 1560 (1983).
- 9. А. Г. Михайловский, В. С. Шкляев, Е. В. Фешина, ХГС, 236 (1998).
- 10. А. Г. Михайловский, ХГС, 264 (2000).
- 11. M. Behforous, M. Ahmadian, Tetrahedron, 56, 5259 (2000).
- 12. W. Baker, C. S. Homes, J. Chem. Soc., 119 (1953)

Институт технической химии УрО РАН, Пермь 61460 e-mail: cheminst@mpm.ru Поступило в редакцию 20.09.2002

^аПермская государственная фармацевтическая академия, Пермь 614990, Россия e-mail: pfa@degacom.ru