УДК 574.833 + 541.634

# СИНТЕЗ И СТЕРЕОИЗОМЕРИЯ 1-МЕТИЛ-2-ФЕНИЛДЕКАГИДРОХИНОЛИН-4-ОНА

#### Жилкибаев О.Т., Шоинбекова С.А.

Казахский национальный университет им. аль-Фараби, Алматы, e-mail: zhilkibaevoral@mail.ru

Синезирована и изучена стереоизомерия 1-метил-2-фенилдекагидрохинолин-4-оновых аналогов природных алкалоидов. Выделены индивидуальные стереоизомеры и установлены их пространственные структуры. Устойчивые стереоизомеры ( $\alpha$  и  $\gamma$ ) имеют термодинамически более выгодные конформации с транссочленением циклов, отличаясь лишь различной ориентацией (e,a) фенильной группы при СЗ. Третий изомер ( $\beta$ ) имеет конформацию с цис-сочленением колец с экваториальным фенильным радикалом. Структура этих стереоизомеров подтверждена также встречным синтезом – путем N-метилирования соответствующих индивидуальных стереоизомеров 2-фенилдекагидрохинолин-4-оновых формалином в муравьиной кислоте.

Ключевые слова: декагидрохинолины, синтез, стереоизомерия

# SYNTHESIS AND STEREOISOMERY OF 1-METHYL-2-PHENYLDECAHYDROQUINOLINE-4-ONES

# Zhilkibayev O.T., Shoinbekova S.A.

al-Farabi Kazakh National university, Almaty, e-mail: zhilkibaevoral@mail.ru

Stereoisomery of 1-methyl-2-phenyldecahydroquinolne-4-one analogs of natural alkaloids has been synthesized and studied. Individual isomers have been isolated and their spatial structures have been established: stable stereoisomers  $3\alpha$  and  $3\gamma$  possess thermodinamically more profitable conformations of two chairs with equatorial-equatorial transcoupling of piperidine and cyclohexane rings, differening from each other only by different spatial orientation (e,a) of a phenyl radical at  $C_2$ . Isomer  $3\beta$  possesses a conformation with cis-coupling of the cycles with equatorial orientation of a phenyl group. Structure of these stereoisomers also proved or confirmed as N-methylation, the relevant individual stereoisomers 2-phenyldecahydroquinolne-4-one with formalin in formic acid.

### Keywords: decahydroquinolines, synthesis, stereoisomers

Изыскание лекарственных средств, близких по структуре к природным, является одним из наиболее перспективных путей поиска новых препаратов. Декагидрохинолиновый каркас составляет основу многих природных алкалоидов (лобиналин, пумилиотоксин С, лепадины) [1, 2]. Среди производных декагидрохинолина известны соединения, обладающие выраженной обезболивающей, психостимулирующей и другой фармакологической активностью [3–10]. В связи с этим нами синтезирован и изучен стереоизомерный состав N-метильного производного 2-фенилдекагидрохинолин-4-она [11, 12].

Реакция  $\beta$ -стирил- $\Delta$ '-циклогексенилкетона (1) с водным раствором метиламина приводит к образованию смеси трех стереоизомеров аминокетона 2 с общим выходом 74%. Разделение смеси на индивидуальные формы (2  $\alpha$ ,  $\beta$ ,  $\gamma$ ) осуществляют колоночной хроматографией на окиси алюминия. При этом виде выделено 63,9% индивидуального 2  $\gamma$ , 6,3% стереоизомера 2  $\alpha$  и в незначительном количестве 1,2% цис-изомера 2  $\beta$ .

Пространственное строение индивидуальных изомеров 2 α, β, γ доказано с помо-

щью данных ИК-, ЯМР <sup>1</sup>Н и <sup>13</sup>С спектроскопии и масс-спектрометрии.

В ИК-спектрах изомеров 2  $\alpha$ ,  $\beta$ ,  $\gamma$  наблюдается интенсивная полоса поглощения в области 1695-1700 см-1, принадлежащая валентному колебанию карбонильной группы, а также имеются все характеристичные полосы поглощения исходного декагидрохинолина (3  $\alpha$ ,  $\beta$ ,  $\gamma$ ), за исключением полосы при 3320 см<sup>-1</sup>, соответствующей валентным колебаниям N-H группы. Больмановская полоса в спектре 2 у более интенсивна, чем у у-изомера 2-фенилдекагидро-хинолин-4она. Такое усиление интенсивности больмановской полосы связано с наличием дополнительного транс-фрагмента, включающего связь H-C-N-метильной группы и неподеленной пары азота. Известно, что интенсивность полос в больмановской области поглощения для третичных аминов, так же, как и для вторичных аминов, зависит от числа транс-фрагментов и, следовательно, отражает ориентацию заместителя при  $C_2[13, 14]$ .

В ПМР спектре изомера 2  $\alpha$  сигнал протона  $H^2$  расположен при  $\delta$  3,99 м.д. в виде триплета с расщеплением 4,8  $\Gamma$ ц. Химические сдвиги протонов при  $C^3$  совпадают, т.к. проявляется случайная магнитная эквивалентность  $H^3$  ,  $H^3$ . Сигналы этих протонов представлены дублетом с таким же расщеплением и составляют 9,2  $\Gamma$ ц, что соответствует экваториальному расположению

протона при  $C_2$  и аксиальному — фенильной группы. Сигнал протона 2H в спектре 2  $\alpha$  представлен дублетом (6,6  $\Gamma$ ц) дублетов (2,6  $\Gamma$ ц). Сигналы обоих ангулярных прото-

нов  $\alpha$ -изомера отчетливо наблюдаются при  $\delta$  2,10 м.д. и  $\delta$  2,27 м.д. в виде триплетов (9,8  $\Gamma$ ц) дублетов (2,8  $\Gamma$ ц) и свидетельствуют о транс-сочленении колец.

**Таблица 1** Некоторые физико-химические характеристики стереоизомеров (2  $\alpha$ ,  $\beta$ ,  $\gamma$ )

		1 .	l.		1	1	1 1	. ( ) [ )	17
	Номер со-	Вы-	Соотн.	Темп. пл.,	$R_{\rm f}$	Найден	Брутто-		
ĺ	единения	ход, %	изом.,%	°C		С	Н	N	формула
	2 α		63,6	86–87	0,38	78,89/78,97	8,78/8,70	5,63/5,76	$C_{16}H_{21}ON$
	2 β	2 β 73,8	6,3	111–112	0,59	78,91/78,97	8,61/8,70	5,82/5,76	$C_{16}H_{21}ON$
	2 γ		1,2	50-51	0,78	79,07/78,97	8,63/8,70	5,69/ 5,76	C <sub>16</sub> H <sub>21</sub> ON

В ПМР спектре соединения  $2\gamma$  хорошо видны сигналы протонов  $H^2$ ,  $H^3_{a}$ ,  $H^3_{e}$  (табл. 2). Значения вицинальных констант  $^2J_{H\ H\ a}^{2\ 3}=11,2\ \Gamma$ ц и  $^2J_{H\ H\ e}^{2\ 3}=4,0\ \Gamma$ ц подтверждают экваториальное расположение заместителя при  $C_2$ . Сигналы ангулярных протонов ( $H^9$ ,  $H^{10}$ ), по форме которых определяются способы сочленения, пере-

крыты другими. В спектре гидрохлорида —  $2\gamma$ ·HCl в  $D_2$ О сигналы протонов  $H^2$  и  $H^9$  приблизительно на  $\delta$  1,4 м.д. сдвинуты в слабые поля и наблюдаются отдельно. Сигнал протона  $H^9$  представляет собой триплет ( $10~\Gamma$ ц) дублетов ( $3,5~\Gamma$ ц), что однозначно указывает на транс-сочленение циклов.

Таблица 2 Спектры ЯМР  $^1$ Н стереоизомеров азабициклодекана (2  $\alpha$ ,  $\beta$ ,  $\gamma$ )

Индекс	Химические сдвиги, $\delta$ от ТМС, м.д.							КССВ, Ј, Гц			
соединения	$H^2$	H <sup>3</sup> <sub>a</sub>	$H^3_{e}$	H <sup>9</sup>	H <sup>10</sup>	Ph	$H^2H^3_a$	H <sup>2</sup> H <sup>3</sup> <sub>e</sub>	$H_a^3 H_e^3$		
2 α	3,99	3,05	2,81	2,27	2,10	7,21	6,2	2,8	_		
2 β	3,67	2,60	2,45	3,23	2,90	7,29	8,2	6,3	_		
2 γ	3,32	2,72	2,42	2,40	2,12	7,26	12,2	3,0	13,6		

Изомерный ему аминокетон 3 в отличается только способом сочленения циклов. Этот вывод следует из данных ПМРспектра, в слабых полях отдельно от других сигналов наблюдаются сигналы, соответствующие протонам при  $C_9$ ,  $C_2$  и  $C_6$ . Химические сдвиги протонов при  $C_3$  совпадают, их суммарное расщепление 14,6  $\Gamma$ ц указывает на аксиальную ориентацию протона Н<sup>2</sup> и экваториальную – фенила. Сигнал протона  $H^9$  представляет собой дублет (9,5  $\Gamma$ ц) триплетов (5,0  $\Gamma$ ц), сигнал протона  $\dot{H}^{10}$  обнаруживается в виде размытого триплета с константой в 5,0 Гц. Оба сигнала значительно смещены в слабые поля по сравнению с их расположением в спектрах изомеров 2 у и 2 α. Отличие по форме сигналов ангулярных протонов в изомере 2 В и величины их химических сдвигов свидетельствует о циссочленении циклов. Из величины расщеплений следует, что протон H<sup>9</sup> испытывает одно диаксиальное и два аксиально-экваториальных взаимодействия, в то время как протон Н10 испытывает три аксиально-экваториальных взаимодействия, приблизительно равных по величине, и не имеет ни одного диаксиального. Такие виды взаимодействий ангулярных протонов с соседними возможны лишь при экваториальном расположении протона при С, аксиальном – протона при  $C_{10}$  относительно пиперидинового цикла. В спектре гидрохлорида аминокетона 2 β дублет триплетов испытывает сдвиг в слабые поля на 8 0,55 м.д., тогда как триплет смещен на δ 0,3 м.д. Эти данные подтверждают правильность отнесения сигналов при б 3,23 и б 2,90 м.д. протоном  $H_0$  и  $H_{10}$  соответственно (см. табл. 2).

Таблица 3 Химические сдвиги атомов углерода стереоизомеров (2  $\alpha$ ,  $\beta$ ,  $\gamma$ )

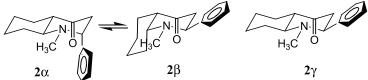
Изомер	C,	C <sub>3</sub>	$C_{4}$	C <sub>5</sub>	C <sub>6</sub>	C <sub>7</sub>	C <sub>8</sub>	C <sub>9</sub>	C <sub>10</sub>	$C_{i}$
2 α	56,9	44,5	210,1	23,9	25,6	25,2	33,0	57,5	56,7	140,2
2 β	57,4	49,6	209,7	21,3	25,7	25,2	29,1	53,2	49,7	143,7
2 γ	62,5	49,8	209,8	24,0	25,5	25,1	32,8	63,7	55,2	142,4

Спектры ЯМР  $^{13}$ С изомеров 2  $\alpha$  и 2  $\gamma$  практически совпадают за исключением сигналов от  $C_9$ ,  $C_2$ ,  $C_3$  и  $C_1$  что вызвано

различной ориентацией фенила в пространстве. В спектре α-изомера эти сигналы испытывают сильнопольный сдвиг, что

соответствует аксиальному положению фенила при  $C_2$ . Кроме того, существенное смещение в сильное поле ( $\Delta \delta = 2,2$  м.д.) претерпевает химический сдвиг  $C_i$  (ipsaуглеродный атом в фенильном радикале), что связано с аксиальной ориентацией фенильной группы в последнем. Спектр ЯМР

<sup>13</sup>С изомера 2 β отличается от двух предыдущих большим сдвигом в сильные поля сигнала С<sup>9</sup> и появлением сильнопольного сдвига C<sup>10</sup>. Это является дополнительным подтверждением о транс-сочленении циклов в изомерах 2 а и 2 у и цис-сочленении – в изомере 2  $\beta$ .



Установлено, что устойчивые стереоизомеры 1-метил-2-фенилдекагидрохинолин-4она (2γ, α) имеют термодинамический более выгодные конформации двух кресел с экваториально-экваториальным транс-сочленением пиперидинового и циклогексанового колец, отличаясь лишь различной пространственной ориентацией фенильного радикала при С<sub>2</sub>. Изомер 2 β имеет цис-сочленение колец с экваториальным фенилом.

Правильность установленных структур стереоизомеров ( $2\alpha$ ,  $\gamma$ ,  $\beta$ ) подтверждается и встречным синтезом - путем N-метилирования соответствующих индивидуальных изомеров 2-фенилдекагидрохинолин-4-она. Полученные образцы N-метильных декагидрохинолинов ( $2\alpha$ ,  $\beta$ ,  $\gamma$ ) не показывали депрессию температуры плавления в пробе смешения с вышеописанными образцами, выделенными из смеси изомеров.

Экспериментальная часть

стереоизомерных 1-метил-2-фенилдекагидрохинолин-4-онов  $(2\alpha,$  $\beta$ ,  $\gamma$ ). К 60,5 г (0,248 моля)  $\beta$ -стирил- $\Delta$ 'циклогексенилкетона (1) прибавляли 235 мл водного раствора метиламина в 120 мл этилового спирта. Смесь нагревали при 75-80°C в течение 5 ч, после охлаждения подкисляли соляной кислотой (1:1) и нейтральные продукты многократно экстрагировали эфиром. Водно-кислый раствор при охлаждении насыщали поташом, смесь изомеров в основании экстрагировали эфиром и сушили над MgSO<sub>4</sub>. Отгонкой эфира получали 64,53 г (73,8% от теоретического) смеси изомеров  $^2$  а,  $^3$  у с температурой кипения  $^{139-140}\,^{\circ}$ С при  $^{1,5}$  мм рт. ст.,  $^{20}$   $^{1,5350}$ .  $^{20}$   $^{20$ 

 $\beta$ ,  $\gamma$ ) на индивидуальные формы. В стеклянную хроматографическую колонку с внутренним диаметром 4 см, высотой 120 см загружали 500 г оксида алюминия III степени активности. Затем в хроматографическую колонку засыпали хорошо растертый с адсорбентом 12 г смеси изомеров (2 а, β, γ) и элюировали смесью эфир – гексан
 (2:1). Отбор фракции элюата производили по 10-15 мл. В результате разделения в индивидуальном виде получали 7,66 г (63,9% от общего количества смеси) изомера – 2 γ,  $0.76 \Gamma (6.3\%) - 2 \alpha и 0.14 \Gamma (1.2\%) - 2 \beta$ .

Встречный синтез стереоизомеров  $2 \alpha, \beta, \gamma$  осуществляли путем N-метилирования соответствующих изомеров 2-фенилдекагидрохинолин-4-она формалином в муравьиной кислоте. Выходы продуктов метилирования:  $3\alpha - 77.8\%$ ,  $3\beta - 72.6$ и  $3\gamma - 80,3\%$  соответственно.

Выходы, константы и данные элементного анализа стереоизомеров 2 α, β, γ и их гидрохлоридов приведены в табл. 1.

#### Список литературы

1. The skeletal structura of lobinaline / M.M. Robison, W.G. Pierson, L. Dorfman, B.F. Lamber, R.A. Lusar // J.Org. Chem. – 1966. Vol. 31, №10. – P. 3206–3213.

2. The stereochemistry and synthesis of the Lobinaline ring

systhem / M.M. Robison, B.F. Lamber, L. Dorfman, W.G. Pierson // J.Org.Chem. – 1966. – Vol. 31, №10. – P. 3220–3223.

3. Elderfild R.C., Wark B.H. Dihidroqunolines. I. The

action of metal hydrides on quaternary quinolinium salts // Acta polon.pharmac. – 1968. Vol. 25, №2. – P. 543–548.

4. Koelsch C.F., Ostercamp D.L. Synthesis of angylarly substituted octa- and decahyaroquinolines // J. Org. Chem. –

1961. - Vol. 26. - P. 1104-1106.

5. Sigumoto N., Kugita H., Fujita T. Syntheses of hydrogenated quinolines and isoquinolines as analgesics // Parm. Soc. Japan. – 1955. – Vol. 75. – P. 177–179.

6. Sigumoto N., Oshiro S. // Tetrahedron. – 1960. –

Vol. 8. – P. 296–303. 7. Murakosi J., Murata H. // Parm. Soc. Japan. – 1964. – Vol. 84, № 7. – P. 674–679.

8. Способ получения 2,4-дифенилпергидрохинолина: Авт. свид. СССР №374303 / М.Н. Тиличенко, Т.В. Москов-кина, А.П. Гилев, В.М. Куриленко.

9. Гидрохлориды эпимеров по положению 5 1,2е-диметил-транс-декагидрохинолин-4-спиро-2-(5-оксиметил-3дигидрофурана), проявляющего противоаритмическую активность, способы их получения: Авт. свид. СССР № 675825 /

A.A. Ахрем, Л.И. Ухова, Б.Б. Кузьмицкий и др. 10. Decahydroquinolinol derivatives and methods of theartining cardiac arrytmias or indysing local anaestetia with them: Патент США  $N_2$  4332805 / Prost M., Urbain M.

11. Стереохимия азотистых гетероциклов. VI. Стерео-изомерия 2-фенилдекагидрохинолона-4 / О.Т. Жилкибаев, К.Д. Пралиев, В.Б. Рожнов, Д.В. Соколов // Изв. АН КазССР. Сер. хим. − 1984. – № 2. – С. 81–86.

12. Жилкибаев О.Т., Пралиев К.Д., Клепикова С.Г. // Химия природных и синтетических биологически активных соединений: труды ИХН МОН РК. – 2001. – Т. 76. – С. 113–115.

#### Рецензенты:

Курманкулов Н.Б., д.х.н., профессор, главный научный сотрудник лаборатории химии физиологически активных веществ, АО «Институт химических наук им. А.Б. Бектурова», г. Алматы;

Ю В.К., д.х.н., профессор, главный на-учный сотрудник лаборатории химии лекарственных веществ, АО «Институт химических наук им. А.Б. Бектурова», г. Алматы.

Работа поступила в редакцию 08.11.2011.