УДК 541.63+542.91+547.822.3+543.51

КОНФОРМАЦИОННОЕ ИССЛЕДОВАНИЕ В РЯДУ ПИПЕРИДИНОВ

А. О. ТОСУНЯН, В. Н. МАДАКЯН, Р. Г. МИРЗОЯН и С. А. ВАРТАНЯН

Институт тонкой органической химии им. А. Л. Мнджояна
 АН Армянской ССР, Ереван

Поступило 16 VII 1973

Исходя из *цис*- и *транс*-1,2,5-триметил-4-пиперидонов (I, II) получены соответственно *цис*- и *транс*-1,2,5-триметил-4-окси-4-цианопиперидины (III, IV), 1,2,5-триметил-4-спирогидантоино-5-пиперидины (V, VI), 1,2,5-триметил-4-амино-4-цианопиперидины (VII, VIII), метиловые эфиры 1,2,5-триметил-4-аминопиперидин-4-карбоновой кислоты (IX, X) и 1,2,5-триметил-4-аминопиперидин-4-карбоновые кислоты (XI, XII).

С помощью ГЖХ, ТСХ, масс-спектрометрии и химических корреляций определены конфигурации этих соединений.

Рис. 2, табл. 1, библи. ссылок 9.

В настоящей работе изучена конфигурация геометрических изомеров 1,2,5-триметил-4-аминопиперидин-4-карбоновой кислоты [1]. Нами разделены *цис*- и *транс*-1,2,5-триметил-4-пиперидоны (I, II) по известной прописи, в которой указано, что в *цис*-форме метильные группы находятся в положениях 2 и 5 (ea), а в *транс*-форме—в (ee) [2]. Известно, что при переводе пиперидона в его производные конфигурация цикла остается нетронутой [3].

Исходя из вышесказанного можно принять, что при синтезе оксинитрилов из *цис*- и *транс*-пиперидонов (I, II) получаются *цис*- и *транс*-оксинитрилы III, IV [4], соответственно. Пространственное строение стереоизомерных оксинитрилов III, IV установлено на основании их конфигуративной связи с ацетиленовыми спиртами и образующимися из них стереоизомерными оксикарбоновыми кислотами [5].

Хроматографирование III, IV на бумаге FN I восходящим методом при комнатной температуре показало чистоту этих соединений.

Взаимодействием III, IV с карбонатом аммония в водной среде получены *цис*- и *транс*-гидантоины (V, VI). Так как в исходных оксинитрилах III, IV OH аксиальна, то в результате перехода к гидантоинам V, VI OH замещается NH группой в аксиальном положении, а C=O группа—в экваториальном [6]. Чистота двух изомерных гидантоинов проверена ТСХ.

Гидролизом V, VI в соляной кислоте получены соответствующие α -аминокислоты XI, XII с разными значениями рН.

С другой стороны, взаимодействием исходных пиперидинов I, II с хлористым аммонием и цианистым калием одновременно (по Зелинскому-Стадникову) были получены два эписмерных 1,2,5-триметил-4-амино-4-цианопиперидина (VII, VIII). С помощью ТСХ нам удалось выделить две фракции из каждого стереоизомера (VII, а б) и (VIII, а, б). Для корреляции конфигурации последних синтез аммонитрилов VII, VIII проведен другим способом—пропусканием тока аммиака через метанольные растворы III, IV при 60°. С помощью ГЖХ установлено, что *транс*-изомер является индивидуальным продуктом, а *цис*-содержит 12% *транс*-изомера. С помощью ТСХ показано, что VII, VIII, полученные последним методом, идентичны VII а и VIII а, полученным первым методом. Т. пл. ликратов VII и VIIа, VIII и VIIIа совпадают. Таким образом, показано, что NH₂ группа в VIIа, VIIIа—аксиальная.

Алкоголизом VII, VIII в метиловом спирте, насыщенном хлористым водородом [7], получены метиловые эфиры 1,2,5-триметил-4-аминопиперидин-4-карбоновой кислоты (IX, X). Аналогично вышеописанному и в этом случае выделены две фракции из каждого стереоизомера (IXа, б) и (Xа, б). Показано, что IXа идентичен сложному эфиру, полученному при алкоголизе VIIа, а Xа—VIIIа. С помощью ГЖХ показано, что соотношение IXа и IXб составляет 75:25, а Xа и Xб—70:30.

Гидролизом IXа и Xа получены α -аминокислоты XI, XII с NH_2 группой в аксиальном положении.

Нами сделана попытка идентифицировать масс-спектрометрическим методом синтезированные конформеры по C_2 и C_5 положениям [8].

Были сняты масс-спектры I, II, V, VI и VII, VIII. Как видно из рис. 1, масс-спектры конформеров I, II и VII, VIII качественно одинаковы, что говорит об их незначительной энергетической разнице. Однако при переходе к гидантоинам V, VI энергетическая разность увеличивается настолько, что четко отражается в их масс-спектрах (рис. 2). Действительно, стереохимические различия между V и VI проявляются, главным образом, в уменьшении интенсивности пика молекулярного иона и пика иона с m/e 15 при переходе от *транс*-VI к *цис*-V конформеру.

Кроме того, различия в масс-спектрах проявляются в изменении отношения $\frac{JM^+}{J_{70}}$ и $\frac{JM^+}{J_{42}}$. Для *транс*-VI $\frac{JM^+}{J_{70}} \approx 4$, $\frac{JM^+}{J_{42}} \approx 2$, а для *цис*-V $\frac{JM^+}{J_{70}} \approx 50$, $\frac{JM^+}{J_{42}} \approx 40$.

Известно [9], что пик иона с m/e 70 для 1,2-диметилпиперидона образуется из иона $M-15$ при элиминировании молекулы этилена по типу ретродиенового распада. А в случае V и VI ион с m/e 70 образуется при элиминировании замещенного этилена.

Ион с m/e 42 имеет структуру $\text{C}_2\text{H}_2 = \overset{+}{\text{N}} = \text{C}_2\text{H}_2$ [8]. Масс-спектры V, VI были сняты многократно, при этом колебания относительной интенсивности пиков ионов M^+ , $M-15$, m/e 70 и m/e 42 составляют примерно 5—10%. Таким образом, качественные отличия масс-спектров позволяют уверенно и однозначно различить V от VI.

Рис. 1.

Рис. 2.

Таблица

Производные пиперидина

Соединение	Выход, %	Т. пл., °С			R _f	Система растворителей	Т. кип., °С/мм	n _D ²⁰	d ₄ ²⁰
		соединения	пикрата	пробы смешения					
III	86,5	124—125	—	III и IV	0,68	амилспирт-ди-н-бутил. эфир—вода, 80:7:13 (бумага FN 1)	—	—	
IV	70,3	129—130	—	122—123	0,75		—	—	
V	98,7	234—235	—	V и VI	0,48	гексан—пиридин—этилацетат, 5:8:2	—	—	
VII	89,4	263—264	—	195—196	0,75		—	—	
VII	34,7	—	174—175	VII и VIII	—	—	122—123/11	1,4830	0,9943
VIII	31,7	—	183—184	162—163*	—	—	119—120/10	1,4810	0,9874
VIIa	55,1	—	178—179	VIIa и VIIб	0,87	гексан—ацетон, 3:7	116—117/8	1,4845	0,9912
VIIб	—	—	182—183	174—175*	0,54		—	—	—
VIIIa	50,5	—	186—187	VIIIa и VIIIб	0,75	" "	124—125/9	1,4850	0,9922
VIIIб	—	—	189—190	183—184*	0,47		—	—	—
IX	44,7	—	188—189	IX и X	—	" "	130—132/19	1,4661	0,9886
X	53,6	—	195—196	183—184*	—		131—132/18	1,4672	0,9903
IXa	61,0	—	193—194	IXa и IXб	0,77	гексан—ацетон, 3:7	127—128/18	1,4654	0,9912
IXб	—	—	197—198	188—189*	0,33		—	—	—
Xa	57,6	—	201—202	Xa и Xб	0,73	гексан—ацетон, 3:7	134—135/18	1,4710	0,9924
Xб	—	—	207—208	195—196*	0,40		—	—	—
X	55,3	308—309	—	XI и XII	0,55	бутанол—3%, аммиак, 35:15 силикагель—гипс	—	—	—
XII	51,4	324—325	—	244—245*	0,48		—	—	—

* Пикратов.

Экспериментальная часть

ГЖХ проводилась на «Хром-2», стальная колонка, 185 см, d 6 мм, хроматон N-AW DMCS siliconic XE-60—5%. ТСХ проводилась на окиси алюминия II степени активности.

1,2,5-Триметил-4-окси-4-цианоиперидин, 1,2,5-триметил-4-спироги-дантоино-5-пиперидин, 1,2,5-триметил-4-амино-4-цианоиперидин, метиловый эфир 1,2,5-триметил-4-аминоиперидин-4-карбоновой кислоты и 1,2,5-триметил-4-аминоиперидин-4-карбоновая кислота синтезированы по [1] и [7].

Константы, характеризующие конформеры синтезированных соединений III—XII, приведены в таблице.

ԿՈՆՖՈՐՄԱՑԻՈՆ ԼԵՏԱԶՈՏՈՒԹՅՈՒՆ ՊԻՊԵՐԻԴԻՆՆԵՐԻ ՇԱՐՔՈՒՄ

Հ. Հ. ԹՈՍՍՈՆԻԱՆ, Վ. Ն. ՄԱԴԱԿԻԱՆ, Բ. Հ. ՄԻՐԶՈՅԱՆ և Ս. Հ. ՎԱՐԴԱՆԻԱՆ

Գիս- և տրանս-1,2,5-Տրիմեթիլ-4-պիպերիդոններից (I, II) ստացված են համապատասխան ցիս- և տրանս-1,2,5-տրիմեթիլ-4-օքսի-4-ցիանպիպերիդիններ (III, IV), 1,2,5-տրիմեթիլ-4-սպիրոհիդանտոին-5-պիպերիդիններ (V, VI), 1,2,5-տրիմեթիլ-4-ամինո-4-ցիանպիպերիդիններ (VII, VIII), 1,2,5-տրիմեթիլ-4-ամինոպիպերիդին-4-կարբոնաթթվի մեթիլ էսթերներ (IX, X) և 1,2,5-տրիմեթիլ-4-ամինապիպերիդին-4-կարբոնաթթուներ (XI, XII), որոնց կոնֆորմացիան հաստատված է գազ-հեղուկային և նրբաշերտ քրոմատագրաֆիաների, մասս-սպեկտրոմետրիայի և քիմիական փոխարկումների օգնությամբ:

CONFORMATION STUDIES IN THE PYPERIDINE SERIES

H. H. TOSSUNIAN, V. N. MADAKIAN, R. H. MIRZOYAN and S. H. VARTANIAN

Cis and *trans* 1,2,5-trimethyl-oxy-4-cyanopyperidines 1,2,5-trimethyl-4-spirohydantoino-5-pyperidines 1,2,5-trimethyl-4-amino-4-cyanopyperidines, methyl esters of 1,2,5-trimethyl-4-aminopyperidine-4-carbonic acids and 1,2,5-trimethyl-4-aminopyperidine-4-carbonic acids have been obtained from the corresponding *cis* and *trans* 1,2,5-trimethyl-4-piperidones.

The configuration of these compounds has been confirmed by the aid of liquid-gas and thin layer chromatography, mass-spectrometry and chemical correlation.

Л И Т Е Р А Т У Р А

1. С. А. Вартанян, А. О. Тосунян, В. Н. Мадакян, Арм. хим. ж., 25, 163 (1971).
2. И. Н. Назаров, Н. И. Швецов, Изв. АН СССР, 1959, 2161.
3. Н. И. Швецов, В. Ф. Кучеров, ДАН СССР, 126, 1017 (1959).
4. И. Н. Назаров, В. В. Унковский, ЖОХ, 26, 3181 (1956).
5. И. Н. Назаров, В. В. Унковский, И. А. Мохир, Г. С. Гусакова, ЖОХ, 29, 2292 (1959).
6. G. Hajdukovic, M. G. Regnier, M. L. Martin, С. г., 272, 330 (1971); С. г., 268, 1887 (1969).
7. С. А. Вартанян, А. О. Тосунян, М. Р. Багдасарян, В. Н. Мадакян, Арм. хим. ж., 27, 417 (1974).
8. Н. С. Вульфсон, В. И. Зарецкий, В. Л. Содовская, С. Н. Ананченко, И. В. Торгов, ДАН, 158, 385 (1964).
9. Р. А. Хмельницкий, Н. А. Ключев, С. В. Никитина, А. И. Виноградова, ЖОрХ, 7, 391 (1971); A. M. Duffield, H. Budzkievicz, D. H. Williams, C. Djerassi, J. Am. Chem. Soc., 87, 810 (1965).