EESTI NSV TEADUSTE AKADEEMIA TOIMETISED. 29. KÕIDE KEEMIA. 1980, NR. 3

ИЗВЕСТИЯ АКАДЕМИИ НАУК ЭСТОНСКОЙ ССР. ТОМ 29 ХИМИЯ. 1980, № 3

https://doi.org/10.3176/chem.1980.3.03

УДК 543.544.45: 547.31

Анне ОРАВ, Кай КУНИНГАС, Сильвия РАНГ, О. ЭЙЗЕН

КАПИЛЛЯРНАЯ ГАЗОВАЯ ХРОМАТОГРАФИЯ *н*-АЛКИНОВ НА 1,2,3-*mpuc* (2-ЦИАНЭТОКСИ) ПРОПАНЕ

В настоящей статье продолжено изучение разделения *н*-алкинов с использованием высокополярной жидкой фазы — 1,2,3-*трис* (2-цианэтокси) пропана (ТЦЭП). Представлены индексы удерживания *I*, изучены их корреляции с температурой и структурой изомеров *н*-алкинов C_6 — C_{14} , а также проведено сравнение полученных результатов с данными [¹⁻⁴], где для разделения *н*-алкинов применялись менее полярные жидкие фазы, в частности, полифениловый эфир (ПФЭ), полиэтиленгликоли (ПЭГ) 4000 и 20М и сквалан (СК).

Экспериментальная часть

Опыты проводили на хроматографе «Хром-2» с пламенно-ионизационным детектором. Капиллярная колонка из нержавеющей стали (100 *м* × 0,25 *мм*) была покрыта жид-кой фазой динамическим методом.

Рабочие условия колонки:

давление газа-носителя (азота) на входе в колонку	-	1,7—2,2 кг/см²
деление газовых потоков на входе в колонку	-	1:200
скорость газа-носителя	_	0,18—0,22 мл/мин
температура колонки	-	30—100±0,2 °C
эффективность по 2-децину при 90°	_	156 000 TT

Характеристики колонок в течение проведения опытов (3 месяца) не изменились. Мертвый объем колонки и индексы удерживания *I* рассчитывались по временам удерживания *н*-алканов с помощью ЭВМ 1010В. Стандартное отклонение, определенное по не менее чем пяти измерениям при каждой температуре, составляло ±0,5 ед.

Обсуждение результатов

Разделение позиционных изомеров. Индексы удерживания I *н*-алкинов C_6-C_{14} на ТЦЭП (табл. 1) заметно превышают соответствующие значения на менее полярных жидких фазах $[^{1, 4}]$ в результате более сильного диполь-дипольного взаимодействия. *н*-Алкины с *n* углеродными атомами в молекуле элюируются вблизи *н*-алканов с n+3 и n+4 углеродными атомами (напр., *н*-децины при 100° выходят вблизи *н*-тетрадекана).

На рис. 1 изображены хроматограммы *н*-алкинов C₁₀—C₁₄ вместе с *н*-алканами C₁₃—C₁₇. Видно, что изомерные *н*-алкины элюируются в порядке: 7-, 6-, 5-, 4-, 3-, 1- и 2-алкины, т. е. так же, как на ПЭГ

Индексы удерживания н-алкинов С6-С14

Таблица 1

VEREPORTODOR	Bull. Sa			Температура, °С						
этлеводород	30	40	50	60	70	80	90*	100*		
Углеводород 1-Гексин 2-Гексин 3-Гексин 1-Гептин 2-Гептин 2-Гептин 2-Гептин 1-Октин 2-Октин 2-Октин 3-Октин 4-Октин 4-Октин 4-Октин 3-Нонин 4-Нонин 1-Децин 3-Цецин 3-Цецин 3-Цецин 3-Цецин 4-Децин 3-Цецин 3-Цецин 3-Цецин 4-Децин 3-Ундецин 3-Ундецин 5-Децин 3-Ундецин 4-Додецин 3-Додецин 3-Додецин 3-Додецин 4-Додецин 5-Додецин 3-Додецин 3-Додецин 3-Додецин 3-Додецин 3-Додецин 3-Додецин 3-Додецин 3-Додецин 3-Додецин 3-Додецин 3-Додецин 3-Додецин 3-Додецин 3-Додецин 3-Додецин 4-Додецин 4-Додецин 4-Тридецин 4-Тридецин 4-Тридецин 6-Тридецин	30 922,2 956,3 916,7 1010,2 1044,3 990,0	40 932,6 967,6 925,3 1021,6 1056,2 1000,1 1107,0 1140,7 1085,7 1074,1	50 942,7 977,8 933,5 1033,5 1068,8 1009,5 1120,2 1154,2 1097,1 1085,0 1206,7 1237,5 1180,8 1168,6	60 952,1 988,3 940,2 1044,9 1081,3 1018,8 1134,1 1168,7 1'107,7 1095,6 1221,9 1252,5 1194,2 1181,6 1306,5 1336,8 1277,3 1264,1 1263,9	70 961,6 998,9 947,7 1055,8 1091,4 1027,0 1145,7 1180,6 1116,8 1106,4 1235,0 1266,1 1205,8 1191,6 1321,6 1352,3 1290,0 1276,7 1276,7 1276,0 1406,9 1435,9 1375,3 1361,0 1358,3	80 1063,5 1101,4 1035,2 1156,7 1192,3 1125,6 1112,5 1248,7 1280,8 1215,1 1204,6 1337,6 1369,0 1303,1 1289,4 1289,4 1289,4 1289,4 1289,4 1289,0 1303,1 1289,4 1289,4 1425,3 1456,0 1390,9 1375,8 1372,7 1511,3 1540,2 1476,9 1461,8 1457,5 1457,2	90* 1076,2 1116,4 1043,7 1169,0 1207,3 1135,5 1121,9 1262,6 1294,6 1294,6 1226,4 1213,5 1353,8 1385,4 1316,4 1302,4 1561,5 1495,4 1561,5 1495,4 1566,6 1566,8 15561,8 1558,5	100* 1182,3 1215,5 1142,7 1131,2 1276,4 1309,3 1236,4 1222,4 1369,9 1401,3 1228,1 1313,5 1311,9 1460,8 1491,0 1420,4 1400,2 1550,1 1581,4 1509,4 1492,4 1492,4 1492,4 1492,4 1492,4 1558,1 1581,4 1588,6 1668,0 1598,3 1582,2 1575,3 3		
6-Тридецин 1-Тетрадецин 2-Тетрадецин 3-Тетрадецин 4-Тетрадецин 5-Тетрадецин 6-Тетрадецин 7-Тетрадецин						ignir di di lignir di di lignir di di lignir di d	1558,5 1706,8 1735,0 1670,7 1652,8 1648,2	$\begin{array}{c} 1575,3\\ 1725,5\\ 1753,5\\ 1686,0\\ 1670,4\\ 1664,0\\ 1661,8\\ 1658,6 \end{array}$		

* н-Гептины и н-тетрадецины при 90° и н-октины при 100° рассчитаны по формуле (2).

4000 [¹] и ПЭГ 20М [⁴]. Разделенными оказались все изомеры *н*-алкинов, кроме 4-, 5-децинов и 5-, 6-додецинов.

В табл. 2 приведены разности между индексами удерживания dI соседних пар *н*-алкинов при 90°. Величины $dI_{2/1}$ у *н*-алкинов C₇—C₁₄ уменьшаются на ~12 ед., а величины $dI_{1/3}$, $dI_{3/4}$ увеличиваются в то же время на ~4 ед., т. е. с удлинением углеродной цепи разделение этих изомеров улучшается (рис. 2).

Зависимость индексов удерживания от числа атомов углерода в молекуле и от температуры. Для выявления корреляций между *I* и *n* экспериментальные данные были обработаны по уравнениям

Таблица 2 Величины dI для соседних пар и-алкинов C7-C14 при 90 °C Положение тройной связи n 2/1 1/33/4 4/55/6 32,5 7 40,2 33,5 36,2 37,4 37,7 8 38,3 13.6 12,9 14,0 9 32,0 31,6 10 1,1 11 30,1 16,2 1,6 12 29,1 0,7 37,0 16,6 4,0 13 28.4 36,6 16,5 4,8 3,3 14 28,2 36,1 17,9 4,6

Таблица 3

Коэффициенты a', b' и c' уравнения (2) для н-алкинов C₈-C₁₄



Рис. 1. Хроматограммы смесей *н*-алкинов С₁₀—С₁₄ и *н*-алканов С₁₃—С₁₇. Здесь и на рис. 2 и 3 номера у линии означают положение тройной связи в молекуле.

$$I = a + bn, \tag{1}$$

$$l = a' + b'n + c'n^2.$$
 (2)

Сопоставление полученных значений с экспериментальными показывает,



Рис. 2. Зависимость разностей между индексами удерживания *d1* соседних пар *н*-алкинов С₈—С₁₃ от числа углеродных атомов *n* в молекуле при 90 °С.

что более точным является уравнение (2). Отклонения между экспериментальными и рассчитанными по этому уравнению значениями I не превышают в среднем 0,05% (отн.), а по уравнению (1) — 0,1% (отн.), >1,0 ед., т. е. больше, чем погрешность определения I (0,5 ед.). Следовательно, на высокополярной жидкой фазе ТЦЭП *н*-алкины обнаруживают нелинейную зависимость I от *n*. Коэффициенты a', b' и c' уравнения (2), рассчитанные на ЭВМ 1010В, приведены в табл. 3.

На ТЦЭП инкременты *I* на CH₂-группу (*I*_{CH₂}) *н*-алкинов C₇—C₁₄ составляют 84,4—93,6 ед. (табл. 4), что гораздо ниже, чем на менее полярных жидких фазах (95,3—102,2 ед. [¹]). Величины *I*_{CH₂} умень-

Таблица 4

Величины	Існа ДЛ	я н-алкинов	$C_7 - C_{14}$	при	90°	С
----------	---------	-------------	----------------	-----	-----	---

n	1.204	П	Іоложение	тройной	ройной связи					
	1	2	3	4	5	6				
$7 \rightarrow 8$ $8 \rightarrow 9$ $9 \rightarrow 10$	92,8 93,6 91 2	90,9 87,3 90.8	91,8 90,9 90.0	91,6 88 9						
$10 \rightarrow 11$ $11 \rightarrow 12$ $12 \rightarrow 13$ $13 \rightarrow 14$	90,3 88,3 87,3 87,1	88,6 87,5 86,6 86,9	90,0 89,0 87,7 87,6	87,8 88,6 87,8 86,2	87,3 86,2 87,0 86,4	84,4				

Таблица 5

Коэффициенты А и В уравнения (3) для н-алкинов С6-С12

Углеводород	A	В	Углеводород	A	В
1-Гексин 2-Гексин 3-Гексин 1-Гептин 2-Гептин 3-Гептин 1-Октин 2-Октин 3-Октин 4-Октин	1259,2 1319,1 1180,8 1402,3 1453,2 1308,1 1554,3 1616,1 1442,6 1420,0	102250 110110 80055 119060 124120 96455 140160 149130 111740 108200	1-Децин 2-Децин 3-Децин 4-Децин 5-Децин 1-Ундецин 2-Ундецин 3-Ундецин 4-Ундецин 5-Ундецин	1897,9 1940,0 1754,1 1728,1 1715,7 2080,2 2120,5 1937,9 1893,7 1887,0	
1-Нонин 2-Нонин 3-Нонин 4-Нонин	1722,0 1754,2 1591,0 1572,3	-166770 -167150 -132400 -130350	1-Додецин 2-Додецин 3-Додецин 4-Додецин 5-Додецин 6-Додецин	$\begin{array}{c} 2235,9\\ 2308,9\\ 2084,4\\ 2033,5\\ 2042,2\\ 2042,2\\ 2032,5\\ \end{array}$	255790 27.1470 214350 201770 206370 203060

180



Рис. 3. Зависимость индексов удерживания *I* н-нонинов от обратной температуры 1/*T*.



шаются по мере перемещения тройной связи к центру молекулы (т. е. картина та же, что и в случае СК, ПФЭ и ПЭГ).

Как и на менее полярных жидких фазах $[^{2, 4}]$, на ТЦЭП наблюдается линейная зависимость I от 1/T в температурном интервале $30-100^{\circ}$ (рис. 3). Коэффициенты A и B уравнения

$$I = A + B/T \tag{3}$$

приведены в табл. 5. Отклонения между экспериментальными и рассчитанными по формуле (3) значениями не превышают в среднем 0,04% (отн.).

На ТЦЭП температурные инкременты $10(\delta I/\delta T)$ для *н*-алкинов C_6-C_{12} колеблются от 7,8 до 20,6 ед. (табл. 6), т. е. они во много раз

Таблица 6

						•	
PLAN C	Is taba.	Пределы					
n	1	2	3	4	5	6	°С
6 7	9,9 11,4	10,7 11,8	7,8 8,8				30— 70 30— 70
8 9	12,4 13,9	13,3 14,3	10,0 11,1	9,6 10,8			40— 90 50—100
10 11	15,9 18,0	16,1 18,4	13,0 15,0	12,4 14,3	12,0 14,0		60—100 70—100
12	19,4	20,6	16,3	15,3	15,7	15,4	80-100

Величины 10($\delta I/\delta T$) для *н*-алкинов C₆-C₁₂

2 ENSV TA Toimetised. K 3 1980

Величины Н и ∆I для н-алкинов C₇—C₁₄

Таблица 7

V	. 1	Н	A A	ΔΙ	
углеводород	90°	100°	90°	100°	
Colorado BMR	070.0	alor a grea	001.0		
1-1 ептин 1-Октин 1-Нонин 1-Децин 1-Ундецин 1-Додецин 1-Тридецин 1-Тетрадецин	376,2 369,0 362,6 353,8 344,1 332,4 319,7 306,8	382,3 376,4 369,9 360,8 350,1 338,6 325,5	391,9 385,3 378,7 370,0 360,3 347,9	398,5 392,3 385,9 376,8 365,6	
2-Гептин 2-Октин 2-Нонин 2-Доецин 2-Ундецин 2-Додецин 2-Тридецин 2-Тетрадецин	$\begin{array}{c} 416,4\\ 407,3\\ 394,6\\ 385,4\\ 374,0\\ 361,5\\ 348,1\\ 335,0\\ \end{array}$	415,5 409,1 401,3 391,0 381,4 366,8 353,5	373,2 364,9 353,4 344,1 333,1 320,8	373,5 368,5 360,3 350,4 341,1	
3-Гептин 3-Октин 3-Нонин 3-Децин 3-Ундецин 3-Додецин 3-Тридецин 3-Тридецин	343,7 335,5 326,4 316,4 306,4 295,4 283,1 270,7	342,7 336,4 328,1 320,4 309,4 297,8 286,0	326,6 317,7 310,6 302,2 292,1 282,5	325,7 321,3 314,3 307,0 297,2	
4-Октин 4-Нонин 4-Децин 4-Ундецин 4-Додецин 4-Додецин 4-Тридецин 4-Тетрадецин	321,9 313,5 302,4 290,2 278,8 266,6 252,8	331,2 322,4 313,5 303,8 292,4 282,2 270,4	310,6 303,2 294,9 284,3 274,5	320,5 312,3 306,2 298,4 289,6	
5-Децин 5-Ундецин 5-Додецин 5-Тридецин 5-Тетрадецин	301,3 288,6 274,8 261,8 248,2	311,9 300,2 288,8 276,7 264,0	292,9 283,6 272,1	303,8 295,5 286,9	
6-Додецин 6-Тридецин 6-Тетрадецин	274,1 258,5	288,0 275,3 261,8	273,8	277,8	
7-Тетрадецин		258,6			

больше, чем на СК, ПФЭ и ПЭГ (—2,1—0,8 ед. [^{2, 4}]). Из табл. 6 видно, что значения $10(\delta I/\delta T)$ с удлинением углеродной цепи от C₆ до C₁₂ увеличиваются на 1,0—2,3 ед. на метиленовую группу. Зависимости $10(\delta I/\delta T)$ от положения тройной связи в молекуле *н*-алкинов на четырех жидких фазах различной полярности показаны на рис. 4. Наибольшими значениями $10(\delta I/\delta T)$ на ТЦЭП, ПЭГ и ПФЭ обладают 2-алкины (на СК 1-алкины), наименьшими — на ТЦЭП 4- и 6-алкины (на СК, ПФЭ и ПЭГ 3-алкины).

Корреляции между инкрементами I и молекулярной структурой. Структурные инкременты H ($H = I_{H-алкиң} - I_{HERME-w}$) и ΔI ($\Delta I = I^{TIJЭП} - I^{CK}$)



Рис. 5. Зависимости структурных инкрементов H и ΔI *н*-алкинов C_8 — C_{13} от положения тройной связи в молекуле при 90°.

н-алкинов С₇—С₁₄ при 90 и 100° приведены в табл. 7. На ТЦЭП величины структурных инкрементов значительно выше, чем на ПФЭ и ПЭГ [^{3, 4}]: *Н* при 90° изменяются в пределах 248,2—416,4 ед., а ΔI — в пределах 272,1—391,9 ед.

Зависимости H и ΔI от n и от положения тройной связи в молекуле изображены на рис. 5. С удлинением углеродной цепи инкременты Hи ΔI уменьшаются на ТЦЭП больше, чем на ПФЭ и ПЭГ. Наибольшими величинами $H^{\text{TЦЭП}}$ обладают 2-алкины, а $\Delta I^{\text{TЦЭП}-CK} - 1$ -алкины, что объясняется образованием водородной связи между молекулами 1-алкина и ТЦЭП.

. У 4-, 5-, 6- и 7-алкинов значения *H* и Δ*I* мало зависят от положения тройной связи.

Выводы

1. На высокополярном 1,2,3-*трис* (2-цианэтокси) пропане величины индексов удерживания, а также их температурных и структурных инкрементов значительно превышают соответствующие значения для *н*-алкинов C_6 — C_{14} , разделенных на сквалане, полифениловом эфире и полиэтиленгликолях [¹⁻⁴].

2. Зависимости между индексами удерживания и числом углеродных атомов в молекуле нелинейны и более точно описываются уравнением (2). 100-метровая капиллярная колонка с ТЦЭП разделяет все изомеры *н*-алкинов С₆—С₁₄, кроме 4-, 5-децинов и 5-, 6-додецинов.

2*

183

ЛИТЕРАТУРА

- Rang, S., Kuningas, K., Orav, A., Eisen, O. Capillary gas chromatogra-phy of n-alkynes. I Retention indices. J. Chromatogr., 1976, v. 119, p. 451-460.
- 451-460.
 Rang, S., Kuningas, K., Orav, A., Eisen, O. Capillary gas chromato-graphy of *n*-alkynes. II Variation of retention indices with temperature. J. Chromatogr., 1976, v. 128, N 1, p. 53-58.
 Rang, S., Kuningas, K., Orav, A., Eisen, O. Capillary gas chromato-graphy of *n*-alkynes. III Correlation of retention index increments with mole-cular structure. J. Chromatogr., 1976, v. 128, N 1, p. 59-63.
 Opab A., Кунингас К., Ранг С., Эйзен О. Капиллярная газовая хромато-графия н-алкинов на полиэтиленгликоле 20М. Изв. АН ЭССР, Хим., (с. ромата).
- (в печати).

Институт химии Академии наук Эстонской ССР Поступила в редакцию 19/XI 1979

Anne ORAV, Kai KUNINGAS, Silvia RANG, O. EISEN

n-ALKÜÜNIDE KAPILLAARGAASIKROMATOGRAAFIA 1.2.3-tris(2-TSÜANOETOKSÜ)PROPAANI ABIL

On esitatud 100 m pikkuse 1,2,3-*tris* (2-tsüanoetoksü) propaani (TTEP) kolonni abil mää-ratud *n*-alküünide C₆—C₁₄ retentsiooniindeksid, nende temperatuuri- ja struktuuriinkre-mendid ning nimetatud suuruste korrelatsioon molekuli ehitusega. Määratud suurused ületavad tunduvalt vastavad väärtused vähempolaarsete vedelate faaside kasutamise korral. Erinevalt viimastest pole TTEP puhul retentsiooniindeksi ja süsinikuaatomite arvu vaheline sõltuvus kirjeldatav lineaarse võrrandiga, vaid võrrandiga $I=a'+b'n+c'n^2$. TTEP kolonni abil on võimalik eraldada kõik *n*-alküünide C₆—C₁₄ isomeerid, välja arvatud 4. ja 5 detsüünid ning 5. ja 6 dodatsüünid arvatud 4- ja 5-detsüünid ning 5- ja 6-dodetsüünid.

Anne ORAV, Kai KUNINGAS, Silvia RANG, O. EISEN

CAPILLARY GAS CHROMATOGRAPHY OF *n*-ALKYNES **ON 1, 2, 3-tris(2-CYANOETHOXY)PROPANE**

Retention indices *I*, temperature and structural increments of *I* for C_6-C_{14} *n*-alkynes on 1, 2, 3-*tris*(2-cyanoethoxy)propane (TCEP) capillary column are presented and correlated with the structure of isomers. The values of these characteristics exceed markedly the corresponding values on the less polar liquid phases, including polyethylene glycols. On the highly polar TCEP dependences between retention indices and the number of carbon atoms are expressed by the nonlinear equation (2). On TCEP all isomers of *n*-alkynes can be separated except 4-, 5-decynes and 5-, 6-dodecynes.