2ЦЗЧЦЧЦЪ ₽РГРЦЧЦЪ ЦГИЦЧРГ АРМЯНСКИЯ ХИМИЧЕСКИЯ ЖУРНАЛ

XXIX, № 4, 1976

ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

УДК 543.51+547.853 3

МАСС-СПЕКТРЫ 5-АЛКОКСИБЕНЗИЛЗАМЕЩЕННЫХ 6-ЭТОКСИ-МЕТИЛПИРИМИДИНОВ

Р. Г. МИРЗОЯН, Л. А. ГРИГОРЯН и А. А. АРОЯН

Институт тонкой органической химин им. А. Л. Миджояна АН Армянской ССР, Ереван

Поступило 22 ІХ 1975

Исследованы мәсс-спектры 2-меркапто-, 2-амино-, 2,4-дноксн-5 (л-алкоксибензил)-6этоксиметилпиримидинов. Благодаря проявлению орто-эффекта основные направления распада молекулярных нонов при электронном ударе являются общими для всех изученных соединений. Диссоциативная понизация молекулярных ионов начинается с распада этоксиметиленовой группы с образованием ионов [М—С₃H₈OH]⁺ и [М—С₃H₅OH—H]⁺. Фрагментация последних идет по алкоксильному центру с последующим распадом пиримидинового ядра. Кроме того, молекулярные ионы 2-окси- и 2-меркаптопиримидинов распадаются путем разрыва бензольной связи с образованием ионов [М—С₄H₅OR]⁺ и ионов, обусловленных распадом последних.

Табл. 1, библ. ссылок 5.

Ранее нами были исследованы пути фрагментации 5-алкоксибензилзамещенных пиримидинов [1, 2]. С целью выяонения влияния этококметильной группы в орто-положении к алкоксибензильной на направление диссоциативной ионизации пиримидинов исследованы массспектры I—VII [3].



	X	R	Х	R
1,	OH,	CH ₂ ,	1V, SH,	CH ₃ ,
II,	OH,	C ₂ H ₅ ,	V, SH,	C, H5,
III,	OH,	C,H,,	VI, NH2.	CH _a ,
			VII, NH ₂ ,	C2H5

Масс-спектры (табл.) сняты на приборе МХ—1303 с прямым вводом образца в область ионизации при энергии ионизирующих электронов 50 эв. Спектры I—V сняты при 140—150°, а VI, VII—190—200°.

6.0

Масс-спектры производных пиримидина

-	Таблица Масс-спекрты пиримидицов I—VII
Соеди- пения	Масс-спектры
I	290 (100)*, 261 (6), 246 (20), 245 (6), 244 (32), 243 (90), 231 (5),
	229 (12), 213 (45), 200 (10), 182 (22), 186 (3), 172 (10), 170 (15), 161 (10), 153 (25), 121 (30), 110 (20), 108 (10), 91 (5).
П	304 (100), 275 (3), 260 (35), 259 (14), 258 (31), 257 (83), 246 (5),
	231 (17), 230 (14), 229 (43), 215 (7), 214 (17), 213 (58), 201 (5),
	194 (7), 192 (10), 187 (7), 186 (22), 182 (39), 170 (17), 160 (8),
	159(4), 158(10), 153(32), 135(45), 123(7), 122(20), 121(14), 130(00), 107(20), 04(17)
	110 (20), 107 (39), 94 (17).
111	332 (100), 288 (22), 287 (3), 286 (13), 285 (20), 247 (8), 232 (5),
1	231 (16), 230 (50), 229 (96), 222 (30), 213 (60), 186 (7), 182 (36),
	170 (20), 166 (20), 163 (40), 153 (30), 133 (12), 110 (20), 107 (95),
12-	94 (30), 73 (8), 57 (30).
IV	306 (100), 277 (3), 262 (10), 261 (6), 260 (20), 259 (53), 247 (6),
	245 (7), 242 (7), 231 (8), 230 (20), 229 (50), 216 (4), 215 (3), 212 (3),
- 0	200 (20), 198 (4), 186 (18), 185 (8), 169 (20), 170 (30), 159 (7),
-	158 (7), 121 (45), 110 (18), 108 (6), 91 (13).
v	320 (100), 291 (7), 276 (23), 275 (14), 274 (37), 273 (60), 260 (6),
10	247 (11), 246 (8), 245 (28), 230 (14), 229 (43), 217 (3), 214 (7),
	202 (11), 198 (14), 188 (7), 187 (6), 186 (22), 170 (17), 169 (16),
	135 (43), 131 (8), 122 (10), 110 (17), 115 (12), 107 (35), 103 (5),
	94 (7), 77 (12).
VI	289 (56), 260 (2), 245 (46), 244 (24), 243 (47), 242 (80), 230 (20),
	228 (12), 225 (8), 214 (18), 213 (24), 212 (100), 199 (10), 195 (8),
	185 (6), 170 (2), 152 (3), 138 (5), 137 (4), 121 (6), 91 (2), 77 (2).
VII	303 (44), 274 (2), 259 (25), 258 (19), 257 (50), 256 (69), 230 (19),
	229 (6), 228 (44), 214 (6), 213 (31), 212 (100), 200 (8), 195 (6),
	185 (7), 152 (10), 135 (25), 107 (38), 94 (6), 77 (6).

* Цифры перед скобками обозначают массу нопов, а в скобках — интенсивности ликов в % от интенсивности максимального пика.

Масс-спектры 2-окси- и 2-меркаптопиримидинов I—V характерлзуются максимальной интенсивностью пиков молекулярных ионов. При переходе к 2-аминопиримидинам VI, VII она заметно падает. Меньшая устойчивость молекулярных конов VI, VII, по-видимому, вызвана температурным фактором—из-за низкой летучести масс-спектры 2-аминолиримидинов оняты при более высокой температуре.

Благодаря орто-эффекту основные направления распада молекулярных ионов являются общими для I—VII. На основании метастабильных переходов, а также сдвигов соответствующих пиков в спектрах изученных соединений на примере II и V представлена принципиальная схема распада пиримидинов I—VII.

309

Р. Г. Мирзоян, Л А. Григорян, А. А. Ароян



Наиболее интенсивные пики в спектрах I-VII отвечают нонам А и Б и продуктам их дальнейшего распада (поны А', Б', Г' и А", Б", и Г'). Ионы А и Б перегрумпировочные и образуются из молекулярных ионов: первый при элиминировании молекулы этапола, второй — алкоксибензола. Ион Л далее «мстастабильно» теряет атом водорода и этоксильный радикал. Образующиеся при этом пики нонов А' и Г являются самыми интенсивными фрагментарными шиками в спектрах I-V, а в спектрах VI, VII чик иона Г является максимальным. Элиминирование молекулы этилена из иона A' II C₂H₅-радикала из иона Б приводят соответственно к нонам А" и Б', шики которых в слектрах I-V имеют достаточно высокую интенсивность. Дальнейший распад нонов А", Б и Г включает деструкцию связей ширимидинового ядра и протекает аналогично распаду замещенных урацилов [4], цитозинов и тиоцитозинов [5]. Ионы, образующиеся при распаде пиримидинового ядра, обладают достаточно высокой интенсивностью (пики нонов с т/е 186, 170 и 110). В случае 2-аминопиримидинов VI, VII распад молекулярных нонов по пути Б→Б'→Б" не протекает. Имсющийся же в спектре VI, VII малоинтенсивный пик Б' (m/e 152), как указывает соответствующий ник метастабильного иона в слектре VII, образуется из иона [M-C₂H₅] + при элиминировании молекулы C₆H₅OR.



0.00

310

Следует отметить, что пики ионов $[M - OC_2H_4]^+$ и $[M - OC_2H_5]^+$ в сиектрах I—VII имеют заметную интенсивность. Однако дальнейший распад этих ионов по путям, включающим распад алкоксильного центра и пиримидинового ядра, протекает слабо и интенсивности шиков соответствующих ионов в несколько раз инже интенсивностей пиков ионов A', A'', Γ и Γ' .

Таким образом, основные пути диссоциативной ионизации молекулярных ионов I—VII преимущественно определяются орто-эффектом, благодаря чему их масс-спектры существенно отличаются от таковых ранее изученных 5-алкокоибензилзамещенных ппримидинов [1,2].

""ԱԼԿՕՔՍԻԲԵՆԶԻԼՏԵՂԱԿԱԼՎԱԾ 6–Է**Բ**ՕՔՍԻՄԵԹԻԼՊԻՐԻՄԻԴԻՆՆԵՐԻ ՄԱՍՍ–ՍՊԵԿՏՐՆԵՐԸ

Ռ. Հ. ՄԻՐՉՈՑԱՆ, Լ. Ա. ԳՐԻԳՈՐՑԱՆ և Հ. Ա. ՀԱՐՈՑԱՆ

Ուսումնասիրված են 2-մերկապտո-,2-ամինո-,2,4-դիօքսի-5-($u_-ակօքսի$ բննզիլ)-6-էթօքսիմեթիլպիրիմիդինների մասս-սպեկտրները։ Այս միացությունների համար, շնորհիվ օրթո-էֆեկտի, մոլեկուլային իոնների տրոհման գլխավոր ուղիներն ընդհանուր են։ Մոլեկուլային իոնների դիսոցիատիվ իոնիղացիան սկսվում է էթօքսիմեթիլենային խմբի քայքայումով, որը հանդեցնում է (M-C₂H₅OH)+ և (M-C₂H₅OH-H) իոնների առաջացմանը։ Վերջիններիս տրոհումը շարունակվում է ալկօքսիխմբով և պիրիմիդինի օղակի հետաղա ճեղքումով։

MASS-SPECTRA OF 5-ALKOXYBENZYL SUBSTITUTED 6-ETHOXYMETHYLPYRIMIDINES

R. H. MIRZOYAN, L. A. GRIGORIAN and H. A. HAROYAN

The mass-spectra of 2-mercapto-, 2-amino- and 2,4-dioxy-5-(p-alkoxybenzyl)-6-ethoxymethylpyrimidines have been studied. Owing to the ortho-effect, the main directions of cleavage of the ionised molecules by electron impact are common for all these compounds. The dissociation of the ionised molecules starts with the rupture of the ethoxymethylene group and the formation of $[M-C_{2}H_{3}OH]^{+}$ and $[M-C_{2}H_{5}OH-H]^{+}$ ions. Fragmentation of the latter involves the elimination of the alkoxyl centre and the subsequent fission of the pyrimidine ring.

ЛИТЕРАТУРА

- 1. Р. Г. Мирзоян, Р. Г. Мелик-Оганджанян, А. А. Ароян, Арм. хнм. ж., 28, 195 (1975).
- 2. Л. А. Григорян, Р. Г. Мирзоян, М. А. Калдрикян, А. А. Ароян, Арм. хим. ж., 28, 155 (1975).
- 3. Л. А. Григорян, М. А. Калдрикян, А. А. Ароян, Арм. хнм. ж., 27, 969 (1974).
- 4. J. Rice, G. Duden, M. Borber, J. Am. Chem. Soc., 87, 4569 (1965).
- 5. S. de Lonncy, R. Nasielsel-Hinvens, Bull. Soc. Chim. Belges.. 81, 588 (1972).