УДК 547.854.81

производные пиримидина

I.V. СИНТЕЗ НЕКОТОРЫХ 2,4-ДИАМИНОПИРИМИДИНОВ

Л. А. ГРИГОРЯН, М. Е. АКОПЯН и М. А. КАЛДРИКЯН

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

Поступило 31 VII 1981

Осуществлен синтез 5-алкоксибензил-2,4-диаминопиримидинов из диметилацеталей соответствующих α -циандигидрокоричных альдегидов, полученных конденсацией альдегидов с β -метоксипропионитрилом и последующим нагреванием образовавшихся интрилов α -метоксиметилкоричных кислот с метилатом натрия.

Табл. 4, библ. ссылок 11.

Среди производных пиримидина особое внимание привлекают 2,4диаминопиримидины, поскольку многие из них обладают высокой антималярийной [1], антибактериальной [2], эмбриотоксичной и тератогенной [3], антилейкемической [4] активностью и т. д.

В литературе описано несколько примеров синтеза 2,4-диаминопиримидинов [5—7]. Нами изученя реакция ацеталей III с гуанидином по схеме:

RO—CHO
$$\xrightarrow{CH_{3}OCH_{3}CH_{6}CN}$$
 RO—CH= $\xrightarrow{CCH_{2}OCH_{3}}$ $\xrightarrow{CH_{3}OH}$ \xrightarrow{CH} $\xrightarrow{$

R=CH₃ ... uso-C₄H₉; X=H, COOCH₃, CH₃

Альдегиды I (X=H) получены по описанному в литературе способу [8], а при X=COOCH₈—аналогично [9].

Нитрилы α -метоксиметилкоричных кислот II синтезированы нагреванием I с β -метоксипропионитрилом [10]. II ($R=CH_3$, X=H) получается в двух формах—quc- и Tpanc-, в соотношении (ΓXX) 81,3 и 18,7%.

Исследования показали, что прямая циклизация II с гуанидином приводит к смеси пиримидина с полимерными продуктами. Поэтому нитрилы II были предварительно превращены 30-часовым нагреванием с метилатом натрия в диметилацетали III. Ацетали III (X=COOCH₃) получаются со значительно более низкими выходами (20—26%), чем III (X=H) (40—59%). Согласно ГЖХ, все III индивидуальные вещества.

Конденсацией III с гидрохлоридом туанидина в присутствии метилата натрия получены 2,4-диаминопиримидины IV, которые в массспектре дают интенсивные молекулярные пики M^+ . Фрагментация молекулярного иона ($R=CH_3$, X=H) происходит с разрывом пиримидинового кольца и образованием ионов m/e 123, 81 и алкожсильного радикала, что приводит к появлению ионов ($M-CH_3$) , ($M-OCH_3$), - $CH_2C_6H_4OCH_3$ с m/e 215, 199, 121.

Экспериментальная часть

ГЖХ анализ проводили на хроматографе «Хром-31», длина колонки 1,2 м, внутренний диаметр 6 мм с хроматоном, силанизированным ГМДС и пропитанным силиконовым эластометром, скорость Не 90 мл/мм. Температура 280—320°. Масс-спектры сняты на приборе МХ-1303 с прямым вводом образца в область ионизации при энертии ионизирующих электронов 30 эВ и температуре на 40—50° ниже температур плавления. ПМР спектры сняты на приборе «Varian T-60», с рабочей частотой 60 МГц. В качестве внутреннего стандарта применен ТМС. ИК спектры сняты на приборе UR-10 в виде суспензии в вазелиновом масле.

3-Карбметокси-4-алкоксибензальдегиды І. К 40 мл ДМФ прикапывают 28 мл хлорожиси фосфора так, чтобы температура достигла 80—90°. Реакционную смесь нагревают 1 ч при 100—105° и перемешивают 5 ч при комнатной температуре, затем добавляют 0,3 моля метилового эфира о-алкожсибензойной жислоты и нагревают при 105—108° 25 ч. Охлаждают, содержимое колбы наливают на мелкораздробленный лед, бикарбонатом натрия доводят рН до 7, экстрагируют эфиром и высушивают. После отгонки эфира остаток перегоняют в вакууме (табл. 1). ИК спектр, v, см⁻¹: 1690 (С=О), 2720, 2810 (СН в СНО). ПМР опектр (R=C₂H₅, X=COOCH₃), δ, м. д.: 1,45 т (3H, CH₃), 3,78 с (3H, COOCH₃), 4,15 д (2H, CH₂), 6,8—7,86 м (3H, аром.), 10,3 с (1H, CHO).

Нитрилы замещенных а-метоксиметилкоричных кислот II. К метилату натрия, приготовленному из 2,3 г (0,1 г-ат) натрия и 80 мл безводного метанола при перемешивании последовательно прибавляют 0,2 моля соответствующего 4-алкоксибензальдегида и 25,5 г (0,3 моля) β -метоксипропионитрила. Реакционную массу кипятят 10—11 ч. По охлаждении добавляют 250 мл воды, экстрагируют бензолом и высушивают пад сульфатом натрия. После удаления бензола остаток перегоняют в вакууме (табл. 2). ИК спектр, ν , $c M^{-1}$: 1650 (C=C), 2225 (C=N). ПМР спектр (R=CH₃, X=H), δ , м δ : 3,28 с (3H, OCH₃), 3,75 с (3H, CH₂ OCH₃), 4,0 с (2H, CH₂OCH₃), 6,65—7,0 м (4H, аром.), 6,90 с (1H,=CH).

3-Карбметокси-4-алкоксибензальдегиды (I)

Таблица 1

R	Выход, %	Т. кніі., °С/мм	Т. пл.,	Найден	10, %	Вычислено, %		Т. пл. фенилгид-	
			Т. пл., °С	С	Н	С	Н	разонов, °С	
CH ₃ C ₂ H ₅ C ₃ H ₆	70 72 74	163—165/1 170—172/1 183—185/2	69—70 65—66 —	61,57 62,95 64,25	4,61 6,36 6,32	61,85 63,45 64,85	5,19 5,80 6,35	129 – 130 115 – 116 83 – 85	

Диметилацетали замещенных α -циангидрокоричных альдегидов III. Смесь метилата натрия, приготовленного из 4,6 г (0,2 г-ат) натрия и 100 мл безводного метанола, и 0,1 моля II кипятят 30—31 ч. По охлаждении содержимое колбы выливают в стакан с 250 мл воды и экстрагируют бензолом. Бензольный слой промывают смесью вода-уксуоная кислота (10:1) и высушивают. Удаляют бензол, продукт перетоняют в важууме (табл. 3). ПМР спектр ($R=CH_3$, X=H), δ , м. δ .: 2,75 с (2H, CH_2), 3,25 с (6H, CH (OCH_3)₂), 3,60 с (3H, OCH_3), 3,90 с [1H, CH (OCH_3)₂], 4,10 с (1H, CHCN), 7,17 м (4H, apom.).

Таблица 2
Нитрилы замещенных 3-метоксиметилкоричных кислот (II)

D		%	Т, кип.,	Hai	ідено,	%	Вычислено, %		
R	X	Выход,	"C/.u.n"	С	н	N	С	Н	N
CH ₃	Н	69	154156/1	71,23	6.57	7,15	70,91	6.44	6.89
C ₂ H ₅	Н	66	167—168/2	71,85	7,20	6,55	71,86	6,96	6.44
C ₃ H ₁	Н	71	185-187/3	73,07	7,14	6,16	72,70	7,40	6,05
изо-С ₃ Н ₄	Н	64	169-171/2	73.08	7,56	6,42	72,70	7,40	6,05
C ₄ H _a	Н	66	180-181/2	73,60	8,17	5,98	73,44	7,80	5,71
изо-C ₄ H ₉	Н	73	174 - 176/2	73,43	8,10	5,61	73.44	7,80	5,71
CH ₃	COOCH3	42	171173/2	64,95	5,71	5,42	64,35	5,78	5,36
C ₂ H ₈	соосн,	41	181-183/2	64,99	5,82	4,70	65,44	6,22	5,08
C ₃ H ₁	соосн,	34	176-178/2	67,08	7,10	4,47	66,41	6,61	4,84
изо-С4Н,	CH ₃	71	185 —187/1	73,60	7,80	5,24	74.09	8,16	5,40

Диметилацетали замещенных 2-циангидрокоричных альдегидов (III)

	v	Выход, %	Т. кип.,	Hai	ядено,	%	Вычислено, %		
R	X		°C'.u.u	С	Н	N	С	Н	N
СН	н	50	171—173/1	66,69	7,30	6,26	66,36	7,28	5,95
C ₂ H ₅	Н	40	157—159/2	67,19	7,55	5,65	67,44	7,68	5,61
C ₃ H ₇	Н	59	169 - 171/3	68,79	7,67	5,60	68,41	8,03	5,32
изо-С ₃ Н ₇	Н	57	162-164/2	68,72	7,91	5,56	68,41	8,03	5,32
C ₄ H,	H	41	173-175/2	69,01	8,06	5,10	69,28	8,36	5,05
изо-C ₄ H ₈	Н	57	158-160.2	69,40	8,38	5.20	69,28	8,36	5,05
CH ₃	COOCH,	02	202-204/2	61,99	6,51	4,75	62,41	6,53	4,77
C ₃ H ₅	COOCH,	26	218-220/2	62,91	6,86	4,34	62,52	6,88	4,55
C ₃ H ₇	COOCH,	25	188—190/3	63,18	7,61	4,71	63,53	7,21	4,35
изв-С4Н,	CH ₃	5 5	168-170/1	70,45	8,30	5,18	70,06	8,64	4,80

2,4-Диамино-5-(п-алкоксибензил) пиримидины IV. К метилату натрия, приготовленному из 4,14 г (0,18 г-ат) натрия и 120 мл безводного метанола, прибавляют 14,25 г (0,15 моля) гидрохлорида пуанидина и 0,03 моля диметилацеталя III. Смесь кипятят 11—12 ч. Растворитель отгоняют полностью и доводят температуру в колбе до 150°. По охлаждении прибавляют 150 мл воды. Выделившийся осадок отсасывают, промывают водой и высущивают. Очистку проводят кипячением в этаноле (табл. 4).

Таблица 4 2.4- Диамино-5-(п-алкоксибензил)пиримидины IV

	, %	Т. пл	н	ай дено,	%	Вычислено, %			
R	Выход,	Т. пл., °C	С	н	N	С	Н	N	
CH,*	75	198—200	62,78	6,03	24,64	62,59	6,13	24,33	
C ₂ H ₅	74	215—217	63,70	6,89	22,68	63,91	6,60	22,93	
C ₃ H ₇	81	155-157	64,89	6,70	21,38	65,09	7,02	21,69	
изо-С ₃ Н ₇	79	194-196	64,83	7,14	21,36	65,09	7,02	21,69	
C4H	72	162-164	65,85	7,57	20,65	66,15	7,4)	20,57	
u30-C4H,	78	170-171	66,30	7,50	20,64	66,15	7,40	20.57	

^{*} По лит. данным, т. пл. 198-202° [11].

ՊԻՐԻՄԻԴԻՆԻ ԱԾԱՆՑՑԱԼՆԵՐ

I V ሆኮ ያዚህት 2,4-ԴԻԱՄԻՆԱԳԻՐԻՄԻԴԻՆՆԵՐԻ ՍԻՆՔԵԶ

I. Ա. ԳՐԻԳՈՐՑԱՆ, Մ. Ե. ՀԱԿՈՐՑԱՆ L Մ. Հ. ԿԱԼԳՐԻԿՑԱՆ

Տեղակալված α-մեթօքսիմեթիլդարչնաթթվի նիտրիլները նատրիումի մեթիլատի ներկայությամբ փոխարկված են համապատատխան դիմեթիլացետալճերի։ Վերջիններիս փոխազդմամբ գուանիդինի հիդրոքլորիդի հետ ստացված են 2,4-դիամինա-5-(պ-ալկօքսիրենզիլ)պիրիմիդիններ։ Ուսումնասիրված են սինթեզված միացությունների ԻԿ, ԳՄՌ և մասս-սպեկտրները։

PYRIMIDINE DERIVATIVES

LV. SYNTHESIS OF SOME 2,4-DIAMINOPYRIMIDINES

L. A. GRIGORIAN, M. E. AKOPIAN and M. A. KALDRIKIAN

2,4-Diamino-5-alkoxybenzylpyrimidines have been obtained from guanidine and the corresponding acetals. The latter vere synthesized by condensation of aldehydes with β-methoxypropionitriles and subsequent heating of the obtained 2-methoxymethylcinnamic nitriles with sodium methoxide.

ЛИТЕРАТУРА

- F. H. S. Gurd, F. L. Rose, J. Chem. Soc., 1946, 343; P. B. Russel, R. H. Hitchings, J. Am. Chem. Soc., 73, 3763 (1951).
- 2. T. Singh, R. G. Stein, J. H. Biel, J. Med. Chem., 13, 326 (1970).
- 3. Н. В. Хромов-Борисов, И. И. Тиходеева, Хим.-фарм. ж., № 6, 16 (1970).
- 4. G. H. Hitchings, E. A. Falco, H. Vanderwerft, J. Biol. Chem., 199, 43 (1952);
 J. H. Burchenal, S. K. Goetchins, Cancer. Res., 12, 255 (1952).
- E. A. Faleo, S. Dubrauil, G. H. Hitchings, J. Am. Chem. Soc., 73, 3753 (1951);
 B. H. Chase, J. P. Thurston, J. Walker, J. Chem. Soc., 1951. 3439; P. B. Russel, N. Whittaker, J. Am. Chem. Soc., 74, 1310 (1952).
- 6. P. Stenbuch, K. Baltzly, H. M. Hood, J. Org. Chem., 28, 1983 (1963). Яп. пат., 74.04.462 (1974); [С. А., 81, 136173р (1974)],
- 7. M. Hoffer, E. Grunberg, M. Mitrovic. A. Brossi, J. Med. Chem., 14, 462 (1971).
- 8. А. А. Ароян, М. А. Ирадян, Арм. хим. ж., 20, 915 (1967).
- 9. N. P. Buu-Hol, N. D. Yong, M. Sy, G. Lejenne, H. B. Tien, Bull. Soc. Chim. Prance, 1955, 2594.
- 10. J. H. MacGregor, C. Pugh, J. Chem. Soc., 1945, 535.
- 11. Патент США, 2,624, 732 (1953); [С. А., 47, р 10559а (1953)].