УДК 615.213: 547.853.3.012.1

КОНДЕНСИРОВАННЫЕ ТИЕНОПИРИМИДИНЫ

III. СИНТЕЗ ТИЕНОПИРИМИДИНДИОНОВ, КОНДЕНСИРОВАННЫХ С ШЕСТИЧЛЕННЫМИ ГЕТЕРОЦИКЛАМИ, СОДЕРЖАЩИМИ СЕРУ И КИСЛОРОД

А. С. НОРАВЯН, А. Ш. ОГАНИСЯН, К. Е. БАСЕНЦЯН и С. А. ВАРТАНЯН

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

Поступило 5 I 1981

Исследованы различные пути синтеза конденсированных 2-ампнотиофенов III на основе шестичленных гетероциклических кетонов. Конденсацией последних с эфиром хлоругольной кислоты или фенилизоцианатом получены соединения IV, которые в присутствии едкого кали подвергаются циклизации с образованием V.

Табл. 4. библ. ссылок 3.

Ранее нами сообщалось о синтезе конденсированных тиенопиримидинов и их производных [1, 2].

Представляли интерес синтез и изучение биологической активности тиенопиримидинонов, конденсированных с шестичленными гетероциклами, содержащими серу и кислород.

Показано, что при конденсации I а-г с этиловым эфиром или амидом циануксусной кислоты получаются II б-г, е-з.

Ia, X = O, $R_1 = R_2 = CH_3$; I6: X = O, $R_1 = CH_3$, $R_2 = C_2H_3$; Ib: X = S, $R_1 = R_2 = CH_3$; Ir: X = S, $R_1 = CH_3$, $R_2 = C_2H_3$; IIa, IIIa: X = O, $R_1 = R_3 = CH_3$, $R = OC_2H_5$; IId, IIId: X = O, $R_1 = CH_3$, $R_2 = C_2H_3$, $R = OC_2H_3$; IIb, IIIb: X = O, $R_1 = R_2 = CH_3$, $R = NH_2$; IIr, IIIr: X = O, $R_1 = CH_3$, $R_2 = C_2H_3$, $R = NH_2$; III, IIIII: X = S, $R_1 = R_2 = CH_3$, $R = OC_2H_5$; III, IIII: X = S, $R_1 = R_2 = CH_3$, $R = OC_2H_5$; III., IIII: X = S, $R_1 = R_2 = CH_3$, $R = NH_2$. III., IIII: X = S, $R_1 = CH_3$, $R_2 = C_2H_5$, $R_3 = OC_3H_3$; IVa: X = O, $R_1 = R_2 = CH_3$, $R_3 = OC_3H_3$; IVb: X = O, $R_1 = CH_3$, $R_2 = C_2H_5$, $R_3 = OC_3H_3$; IVb: X = S, $R_1 = R_2 = CH_3$, $R_3 = OC_3H_3$; IVr: X = S, $R_1 = CH_3$, $R_2 = C_2H_5$, $R_3 = OC_3H_3$; IVB: X = S, $R_1 = R_2 = CH_3$, $R_3 = OC_3H_3$; IVr: X = S, $R_1 = CH_3$, $R_2 = C_2H_5$, $R_3 = OC_3H_3$; IVD: X = S, $R_1 = R_2 = CH_3$, $R_3 = OC_3H_3$; IVr: X = S, $R_1 = R_2 = CH_3$, $R_3 = OC_3H_3$; IVr: X = S, $R_1 = CH_3$, $R_2 = C_2H_5$, $R_3 = OC_3H_3$; IVD: X = S, $R_1 = R_2 = CH_3$, $R_3 = OC_3H_3$; IVr: X = S, $R_1 = R_2 = CH_3$, $R_2 = C_3H_3$, $R_3 = OC_3H_3$; IVR: X = S, $R_1 = R_2 = CH_3$, $R_2 = C_3H_3$, $R_3 = OC_3H_3$; IVR: X = S, $R_1 = R_2 = CH_3$, $R_2 = C_3H_3$, $R_3 = OC_3H_3$; IVR: X = S, $R_1 = R_2 = CH_3$, $R_2 = C_3H_3$, $R_3 = OC_3H_3$; IVR: X = S, $R_1 = R_2 = CH_3$, $R_2 = C_3H_3$, $R_3 = OC_3H_3$; IVR: X = S, $R_1 = R_2 = CH_3$, $R_2 = C_3H_3$, $R_3 = OC_3H_3$; IVR: X = S, $R_1 = R_2 = CH_3$, $R_2 = C_3H_3$, $R_3 = OC_3H_3$; IVR: X = S, $R_1 = R_2 = CH_3$, $R_2 = C_3H_3$, $R_3 = OC_3H_3$; IVR: X = S, $R_1 = R_2 = CH_3$, $R_2 = C_3H_3$, $R_3 = OC_3H_3$; IVR: X = S, $R_1 = R_2 = CH_3$, $R_2 = C_3H_3$, $R_3 = OC_3H_3$; IVR: X = S, $R_1 = C_3H_3$, $R_2 = C_3H_3$, $R_2 = C_3H_3$, $R_1 = C_3H_3$,

IVe: X=O, $R_1=CH_3$, $R_2=C_2H_5$, $R_3=NHC_6H_5$. IV:: X=S, $R_1=R_2=CH_3$, $R_3=NHC_6H_5$: IV:: X=S, $R_1=CH_3$, $R_2=C_2H_5$, $R_3=NHC_6H_5$: Va:: X=O, $R_1=R_2=CH_3$, $R_4=H$: V6:: X=O, $R_1=CH_3$, $R_2=C_2H_5$, $R_4=H$: V8:: X=S, $R_1=R_2=CH_3$, $R_4=C_6H_5$: V6:: X=O, $R_1=CH_3$, $R_2=C_2H_5$, $R_4=H$: V7:: X=O, $R_1=R_2=CH_3$, $R_4=C_6H_5$: V6:: X=O, $R_1=CH_3$, $R_2=C_2H_5$, $R_4=C_6H_5$: V8:: X=S, $R_1=R_2=CH_3$, $R_4=C_6H_5$: V8:: X=S, $R_1=R_2=CH_3$, $R_4=C_6H_5$: V8:: X=S, $R_1=CH_3$, $R_2=C_2H_5$, $R_4=C_6H_5$:

Взаимодействие последних с серой приводит к образованию III б-г, е-з с высокими выходами.

Соединения III б, е получаются также при одновременном смешении I б и Iг с этиловым эфиром циануксусной кислоты и серой. При этом выходы полученных соединений более низкие, и разделить продукты реакции довольно трудно.

В результате конденсации III в, г, ж, вс метнловым эфиром хлоругольной кислоты получаются IV а-г, которые в присутствии едкого кали в воде циклизуются с образованием V а-г. Отметим, что циклизация IV а-г в спирте идет плохо и выходы продуктов низкие.

При конденсации III а, б, д, е [3] с фенилизоцианатом образуются IV д-з. Последние в присутствии едкого кали в 50% спиртовом растворе циклизуются в V д-з.

Строение полученных соединений доказано ИК, ПМР спектроскописи и масс-спектрометрией. Основным направлением диссоциативной понизации молекулярных ионов соединений V а-з является распад тетрагидропиранового и тетрагидротиопиранового колец с образованием иона типа а, который на второй стадии распада, теряя элементы пиримидинового ядра, образует ион типа а.

$$\begin{array}{c} R_{1} \\ R_{2} \\ R_{3} \\ R_{4} \\ R_{5} \\$$

Влияние природы гетероатома проявляется на первичных стадиях фрагментации. Для тетрагидротиопиранпроизводных (V в, г, ж, з) характерно элиминирование радикала SH.

Токсичность и противоопухолевая активность соединений V а-з определены в лаборатории химиотерапии злокачественных новообразований*. Установлено, что абсолютно смертельная доза соединений состав-

^{*} Авторы выражают свою благодарность сотрудникам биологического отдела ИТОХ Н. Е. Акопян, Б. Т. Гарибджаняну, И. А. Джагацпанян, Р. М. Степаняну за помощь в работе.

ляет 1500—2000 мг/кг. Противоопухолевая активность изучена на саркоме 45, карциносаркоме Уокера и асцитной карциноме Эрлиха. Выявлено, что некоторые из них проявляют слабую антибластическую активность на саркоме 45, а в отношении двух других штаммов они не активны.

Экспериментальная часть

I1Қ спсктры соединений сняты в вазелиновом масле на спектрометре UR-20 с призмами NaCl. Спектры ПMP (в δ -шкале) измерены на приборе «Varian T-60» с CDCl₃ и C_5D_5N с тетраметилсиланом в качестве внутреннего стандарта. Масс-спектры сняты на приборе MX-1303 с прямым вводом образца в область ионизации при ионизирующем напряжении 50 9B и температуре напуска на 20—30° миже температуры плавления образцов.

Этиловые эфиры (амиды) -2-замещенных-тетрагидро-4-пиранилиден- (тиопиранилиден) циануксусной кислоты (II б-г, е-з). Смесь 0,1 моля. 16, г, 0,1 моля этилового эфира циануксусной кислоты (или 0,1 моля I а-ги 0,1 моля амида циануксусной кислоты) и 1 г ацетата аммония в 30 мл сухого бензола кипятят 6—7 ч до полного удаления воды. Смесь охлаждают, промывают водой и сушат над сульфатом магния. После отгонки растворителя продукты (II6, е) перегоняют в вакууме. Выпавшие кристаллы (IIв, г, ж. з) отфильтровывают, промывают водой и эфиром (табл. 1). Перекристаллизовывают из бензола. ИК спектр, ν , $c.\nu^{-1}$: 1690 (C=O), 2250 (CN), в (IIв, г, ж, з) — 3200 и 3450 (NH₂). ПМР спектр, II6, δ . м. δ .: 1,0 (2-CH₂—CH₂), 1,20 (2-CH₃); 1,50 (CH₂—CH₃); 2,60 (3-CH₂); 3,20 (5-CH₂); 3,80 (6-CH₂); 6,20 (NH₂).

2-Амино-5,5-замещенные-3-карбэтокси (карбамидо) -4-5-дигидро-7Н-пирано (тиопирано) (3,4-b) тиофены (111 б-г, с-з). Метод А. Смесь 0,1 моля II б-г, е-з, 0,1 моля порошкообразной серы в 80 мл 96% этанола нагревают при перемешивании до 50° и прибавляют по каплям 10 мл диэтиламина. Затем температуру повышают до 60° и перемешивают до полного растворения серы. Охлаждают ледяной водой и выливают в 200 мл холодной воды, подкисляют 18% соляной кислотой (по конго). Выпавшие кристаллы отфильтровывают и промывают гептаном. Перекристаллизовывают из гексана (табл. 2).

 $Mcrod\ B$. Нагревают суспензию 0,1 моля 16, 1г, 0,1 моля этилового эфира циануксусной кислоты, 1 e- $a\tau$ порошкообразной серы в 120 мn 96% этанола до 55° и при перемешивании прибавляют 5 mn диэтиламина в 10 mn этанола. Температуру повышают до 65°. Далее опыт проводят, как описано выше (табл. 2). ИК спектр, v, c.u-1: III6, е 1680(CO), 3300; 3400 (NH₂), IIIB, r, m, m, 3180, 3480 (CONH₂), m cnektp, m0, m0.: III6, m1, m2.: III6, m3, m4.: III6, m5, m6.: III6, m7, m8.: 1,0 (5-CH₂—CH₃); 1,30 (5-CH₃), 1,40 (3-CH₂—CH₃); 1,50 (5-CH₂—CH₃); 2,70 (4-CH₃); 4,20 (3-CH₂—CH₃); 4,50 (7-CH₃); 6,10 (NH₂); IIIB, m8.: 1,23 [5-(CH₃)₂]; 2,71 (4-CH₂-); 3,62 (7-CH₂-): 5,38 (NH₂); 6,1 (CONH₂).

2-(N-Карбнетоксиамино)-5,5-замещенные-3-карбамидо-4,5-дигидро-7Н-пирано(тиопирано)/3,4-b/тиофены (IV а-г). Смесь 0,1 моля III в, г, ж,

Таблица 1 Этиловые эфиры(амиды)-2-замещенных-гетрагидро-4-инранилиден(тиопиранилиден)циануксусной кислоты

Соедине-	Выход, %	Т. кип., °C/ <i>мм</i> т. пл., °C	n ²⁰	d 4 ²⁰	Найдено, %			Вычислено, %			. R _f
					С	н	N	c	Н	N	(элюент)
IΙδ	80	135—137/115	1,4899	1,070	65,72	8,13	5,96	65,79	8,07	5,90	0,63 (хлорофоры—эфпр, 2 г 1)
lla	62	150—152	-	-	61,88	7,31	14.50	61,83	7.26	14,42	0,60 (хлорофоры—гексан; 1:2)
IIr	58	106-108	_	-	63,49	7,80	.18,38	63,44	7,74	13,44	0,61 (хлороформ—гексан, 1:2)
Ile	. 71	140—142/1,5	1,5022	1,073	64,12	7,83	5,81	64,17	7,87	5,75	0,62 (хлороформ — эфир, 2:1)
ІІж	57	101—102	_	- 4	61,68	7,27	13.40	61,75	7,21	13,31	0,56 (хлорофоры—гексан, 1:2)
Пз	54	: 115—117	7	-	58,87	7,25	12,42	58,91	7,19	12,49	0,58 (хлорофоры—гексан, 1:2)

з, 0,1 моля метилового эфира хлоругольной кислоты, 20 г карбоната ка-

лня в 100 мл сухого бензола кипятят 6-- 7 ч.

Отгоняют 80 мл бензола и остаток хорошо промывают водой. При добавлении 20 мл метанола вещество полностью кристаллизуется. Кристаллы фильтруют и промывают эфиром. Перекристаллизовывают из из бутанола (табл. 4). ИК спектр. ν, см-1: V а-г: 1720, 1750 (СО), 3200 3200, 3500 (NH₂). В спектрах ПМР (δ) соединений IV а-г (ОСН₃) = 3,71 м. д., а химические сдвиги остальных протонов практически не отличаются от химических сдвигов соответствующих протонов в спектрах III в. г, ж, з.

. Таблица 2 2-Амино-3,5-замещенные-4,5-дигидро-7Н-пирано(тионирано)/3,4-b тиофены

He-	88	Т. ил.,	Пайде	ено, %	Вычисл	e110, %	R	
Соедине-	Выход,	C	N	N S		s	(элюент)	
III6	A 74 6 42	72-74	5,14	11,9,	5.19	11.88	0,54 (ССІ ₄ —гексан, 1:2)	
1118	76	160—161	12,30	14,26	12.33	14,20	0,64 (этанол — эфир — этилацетат, 1:1:3)	
IIIr	70	173—175	11,71	13,24	11,65	13,32	0,58 (хлороформ - гексан, 1:2)	
Ille	Л 72 Б 45	85—87	4,86	22,40	4,91	22,45	0,55 (хлорэформ—гексан, 1:2)	
Шж	86	118-120	11,66	26,52	11,58	26,46	0,70 (гексан—этанол—этилацетат, 1:2:4)	
IIIa	76	97—100	10.87	24,92	10,93	24,97	0,56 (хлороформ — гексаи, 1:2)	

2-(N'-Фенилуреидо)-5,5-замещенные-3-карбэтокси-4,5-дигидро-7Нпирано(тиопирано)/3,4-р/тиофены (IV д-3). Смесь 0,1 моля III а, б, д, е, 0,1 моля фенилизоцианата, 20 мл сухого бензола кипятят 6 ч. После отгонки бензола на вязкую массу добавляют 10 мл метанола, выпавшие кристаллы отфильтровывают и промывают метанолом. Перекристаллизовывают из этанола (табл. 3). ИК спектр, v, см-1: IV д-3 1695 (СО),

1730 (С О), 3400, 3500 (NH). ПМР спектр, д, м. д.: IVд-3 7,20 (СвН₅),

7,61 (NH), 10,65 ($NH-C_8H_5$), а химические сдвиги остальных протонов практически не отличаются от химических сдвигов соответствующих протонов в спектрах IIIa, б, д, е.

6,6-Замещенные-2,4-диоксо-5,6-дигидро-8H-пирано (тиопирано)-/4', 3': 4,5/тиено/2,3-d/пирамидины (V а-г). Смесь 0,01 моля IV а-г и 0,02 моля едкого кали в 50 мл воды кипятят 2—3 ч. После охлаждения подкисляют 18% раствором соляной кислоты. Выпавшие кристаллы отфильтровывают и промывают эфиром и метанолом. Перекристаллизовывают из бутанола (табл. 4). ИК спектр, v, см-1: V а-г: 1720, 1750 (СО), 3200

(NH). ПМР спектр, δ , м. ∂ .: Va, r, 1,41 [6(CH₃)₂]; 3,31 (5-CH₂-), 4,40 (8-CH₂-), a в спектрах V6, r 0,90 (6-CH₂--CH₃), 1,51 (6-CH₂--CH₃).

Таблица З 2,3,5-Замещенные 4.5-дигидро-7-Н-пирано(тнопирано)/3,4-b/тиофены

Соедине-	Выхол, %	Т. пл., °С	Найд	ено, %	Вычно	лено, %	R _f
		°C	N	S	N	S	(элюент)
IVa	82	192-193	9,90	11,20	9,84	11,25	0.60 (пиридин—ССІ ₄ , 1:1)
IV6	81	182-183	9.43	10,68	9,38	10,72	0,65 (СС1 ₄ —пиридии, 1:1)
lVB	82	202-204	9,37	21,38	9,33	21,33	0,60 (пиридин—ССІ ₄ , 1:1)
۱Vr	80	198—200	8,95	20,30	8,91	20,36	0,58 (CCl ₄ —пиридии, 1:1)
IVд	91	98-99	7,43	8,50	7,47	8,54	0,63 (хлороформ—ССІ ₄ , Т:1)
IVe	87	102—103	7,26	8,28	7,21	8,24	0,48 (хлороформ—ССІ ₄ , 1:1)
IVж	92	105—106	7,11	16,44	7,17	16,39	0,60 (хлороформ—ССІ ₄ , 1:1)
IVэ	85	90-92	6,88	15,77	6,92	15.82	0.55 (ССІ ₄ —хлороформ, 1:2)

3,6,6-Замещенные-2,4-диоксо-5,6-дигидро - 8H - пирано (тиопирано) - 4',3':-4,5/тиено/2,3-d/пиримидины (V д-3). Смесь 0,01 моля IV д, е, ж. з, 0,02 моля едкого кали в 60 мл 50% этанола кипятят 3 ч. После охлаждения подкисляют соляной кислотой (по конго). Выпавшие кристаллы отфильтровывают и промывают эфиром и метанолом. Перекристаллизовывают из бутанола (табл. 4). ИК спектр. v. $c.n^{-1}$: V д-3, 1650, 1700 (CO), 3400 (NH). ПМР спектр, δ , м. δ .: V д-3 7.41 (3— C_6 H₅), а химические сдвиги остальных протонов практически не отличаются от химических сдвигов соответствующих протонов в спектрах IV д-3.

ԿՈՆԴԵՆՍՎԱԾ ԹԻԵՆՈՊԻՐԻՄԻԴԻՆՆԵՐ

III. ԾԾՈՒՄԲ Եվ ԲԲՎԱԾԻՆ ՊԱՐՈՒՆԱԿՈՂ ՎԵՑԱՆԴԱՄԱՆԻ ՀԵՏԵՐՈՑԻԿԼԵՐԻ ՀԵՏ ԿՈՆԴԵՆՍՎԱԾ ԲԻԵՆՈՊԻՐԻՄԻԴԻՆԴԻՈՆՆԵՐԻ ՍԻՆԲԵՋ

> Ա. Ս. ՆՈՐԱՎՑԱՆ, Ա. Շ. ՀՈՎՀԱՆՆԻՍՑԱՆ, Կ. Ե. ԲԱՍԵՆՑՑԱՆ և Ս. Հ. ՎԱՐԴԱՆՑԱՆ

Ցույց է տրված, որ 2-տհղակալված տհտրահիդրոպիրան (Թիոպիրան)4-ոնհրը փոխաղդելով ցիանքացախանթվի էնիլեների կամ ամիդի հետ առաջացնում են 2-տհղակալված տհտրահիդրո-4-պիրանիլիդեն (Թիոպիրանիլիդեն) ցիանքացախանթվի էնիլեներներ կամ ամիդներ, որոնք ծծմեր հետ տաբացնելիս տալիս են 3,5-տհղակալված պիրանո (Թիոպիրանո) [3,4-b] Թիոֆեններ։ Վերջիններս ստացվում են նաև 2-մենիլ-2-էթիլտետրահիդրոպիրան
(Թիոպիրան)-4-ոները տաքացնելով ցիանքացախանթվի էթիլեների և ծծմերի

He-	≫ 8	Т. пл., °С	Найдено, %		Вычислено, %		R_t	Значения т/е (относительные интенсивности	
Соедине-	Выход	°C	N	S	N S		(элюент)	пиков понов в % к максимальному)	
Va	79	320—322	11,16	12.62	11,10	12,68	0.70 (пиридин—ССІ ₄ , 1:1)	252 (30) 237 (5) 223 (7) 209 (5) 194 (100) 181 (5) 166 (5) 151 (27) 123 (5) 122 (5) 77 (5)	
Võ	89	300—303	10,48	12,08	10,51	12,02	0,58 (ССІ ₄ —ппридин, 1:2)	266 (24) 251 (5) 237 (14) 223 (5) 209 (5) 194 (100) 181 (5) 166 (5) 151 (26) 123 (5)	
Vв	88	322—325	10,38	23,76	10,43	23,86	0,62 (пиридии—CCl ₄ , 1:1)	268 (100) 253 (10) 235 (80) 225 (60) 194 (81) 19 ! (29) 151 (22) 123 (6)	
Vr	89	306—308	9,96	22,62	9,91	22,67	0,66 (ССІ ₄ – пиридии, 1 г2)	282 (100) 267 (5) 253 (54) 249 (74) 225 (52) 206 (12) 194 (70) 151 (15) 152 (6) 123 (5)	
Vд	95	293—295	8,48	9,70	8,53	9.74	0,55 (хлорофэрм—ССІ ₄ , 1:1)	328 (86) 313 (5) 299 (12) 270 (100) 257 (5) 242 (5) 223 (5) 209 (12) 194 (6) 151 (6)) 123 (11) 119 (20)	
Ve	95	267 – 269	8,22	9,37	8,17	9,34	0,58 (хлороформ—ССІ ₄ , 1:2)	342 (59) 327 (5) 313 (13) 270 (10.) 257 (5) 242 (5) 223 (5) 151 (48) 152 (14) 123 (5) 119 (9)	
Vж	95	310-313	8,17	18,64	8,13	18,58	0,53 (хлороформ—ССІ ₄ , 1:1)	344 (100) 329 (10) 311 (85) 391 (60) 270 (28) 225 (6) 223 (5) 192 (35) 151 (36) 119 (21)	
Va	92	27 8— 28 1	7.75	17,82	7,81	17,86	0,55 (СС1 ₄ —хлороформ, 1:2)	358 (84) 343 (5) 329 (28) 325 (100) 301 (50) 270 (29) 210 (6) 208 (8) 206 (29) 182 (7) 151 (40) 152 (15) 153 (12) 123 (8) 119 (21)	

Пики интенсивности ниже 5% не приводятся,

Տևդուկալված պիրանո (թիոպիրանո), [3,4-ի] թիոֆենները փոխազդելով թյորածխանիկի մեթիլեթերի և ֆենիլիգոցիանատի հետ առաջացնում են 5-տեդակալված 2-(N-կարըմեթոքսիամինո)- կամ 2-(N-ֆենիլուրեիդո)-3-կարբամիդո (էթոքսի) թիոֆեննևը։ Վերջիններս կալիումի հիդրոքսիդի ջրային կամ սալիրտային լուծույթում տաքացնելիս ցիկլվում են 6-տեղակալված-2,4-դիօքսո--3-ֆենիլ-5,6-դիհիդրո-8H-պիրանո (Թիոպիրանո) [4′,3′:4,5] (Թիենո) [2,3-d] սիրիմիդիններիւ

CONDENSED THIENOPYRIMIDINES

III. SYNTHESIS OF THIENOPYRIMIDINDIONES CONDENSED WITH HETEROCYCLES CONTAINING SULPHUR AND OXYGEN

A. S. NORAVIAN, A. Sh. OVANNISSIAN, K. E. BASSENTSIAN and S. A. VARTANIAN

It has been shown that the interaction of 2-substituted tetrahydropyran(thiopyran)-1-ones with ethyl cyanoacetate or cyanoacetamide leads. to the formation of the ethyl esters or the amides of 2-substituted-tetrahydro-4-pyranylidene(thiopyranylidene)cyanoacetic acid, which. heating with sulphur, produce 3,5-substituted-2-amino-4,5-dihydro-7H-py-,rano(thiopyrano)[3,4-b]thiophenes. The latter may also be obtained by 2-meth/l-2-ethyltetrahydropyran(thlopyran)-4-ones with ethyl cyanoacetate and sulphur.

The interaction of substituted-2-amino-4,5-dihydro-7H-pyrano(thiopyrano) [3,4-b]thiophenes with methyl chlorocarbonate and phenylisocyanate gives 5-substituted 2-[N'-carbomethoxyamino]-, or 2-[N'-phenylureido]-4,5-dihydro-7H-pyrano(thiopyrano)-[3,4-b]-3-carbethoxythiophenes. The latter, upon heating with an aqueous or alcoholic solution of potasslum hydroxide, cyclize into 6-substituted-2,4-dioxo-3-phenyl-5.6-dihydro-8-pyrano(thiopyrano)-[4,3':4,5]thleno [2,3-d]pyrimidines.

ЛИТЕРАТУРА

1. А. С. Норавян, А. П. Мкртиян, И. А. Джагацпанян, Р. А. Акопян, Н. Е. Акопян, С. А. Вартанян, Хим.-фарм. ж., № 9, 38 (1977).

2. А. С. Норавян, А. П. Мкртчян, Р. А. Акопян, С. А. Вартанын, Хим.-фарм. ж., № 2, 37 (1980).

З. А. С. Норавян, А. П. Мкргчян, И. А. Джагацпанян, И. М. Назарян, Н. Е. Акопян, С. А. Вартанян, Хим.-фарм. ж., № 8, 20 (1977).