INVESTIGATIONS IN THE FIELD OF UNSATURATED LACTONES

XC. CHEMICAL TRANSFORMATIONS OF 2-CYANO-2-BUTENE-4-OLIDES

A. A. AVETISSIAN, A. V. GALSTIAN and G. S. MELIKIAN

The interaction of the title compounds with ethyl alcohol in the presence of hydrogen chloride leads to the formation of the corresponding imino-ester hydrochlorides. The latter form linear and cyclic amidines on interaction with amines.

ЛИТЕРАТУРА

- 1. А. А. Аветисян, Г. С. Меликян, А. В. Галстян, Арм. хим. ж., 36, 738 (1983).
- 2. А. А. Аветисян, Г. С. Меликян, Б К. Каспарян, Арм. хнм. ж., 36, 713 (1983).

3. R. Roger, D. G. Nellson. Chem. Rev., 61, 179 (1961).

4. А. А. Аветисян, Ц. А. Мангасарян, М. Т. Дангян, Г. С. Меликян, С. Г. Мацоян, ЖОрХ, 7, 964 (1971).

5. R. L. Shriner, F. W. Neumann, Chem. Rev., 35, 351 (1944).

6. N. W. Bristow, J. Chem. Soc., 1957, 513.

Армянский химический журнал, т. 37, № 8, стр. 490—493 (1984 г.)

УДК 547.589+547.78

ИССЛЕДОВАНИЕ РЕАКЦИИ β-АРОИЛАКРИЛОВЫХ КИСЛОТ С ТИОМОЧЕВИНОЙ

IV. СИНТЕЗ СОЛЕЯ 5 АРОИЛМЕТИЛ-2-ИМИНОТИАЗОЛИДИНОНОВ-4

Р. Дж. ХАЧИКЯН, Э. В. САФАРЯН, Г. В. ГРИГОРЯН, С. Г. АГБАЛЯН н С. М. АТАШЯН

Институт органической химии АН Армянской ССР, Ереван Поступило 15 XII 1982

Взаимодействием β-ароилакриловых кислот с тиомочевиной в присутствии соответствующих кислот получены гидрохлориды, гидробромиды и сульфаты 5-ароилметил-2-иминотназолидиновов-4.

Табл. 3, библ. ссылок 4.

Известны способы получения гидрохлоридов 5-ароилметил-2-иминотиазолидинонов-4, заключающиеся во взаимодействии 5-ароилметил-2-иминотиазолидинонов-4 при комнатной температуре с избытком 20% соляной кислоты [1, 2].

На одном примере показано промежуточное образование гидрохлорида 5-бензоилметил-2-иминотиазолидинона-4 при взаимодействии β-бензоил-α-хлорпропионовой кислоты с тиомочевиной [2]. Гидробромиды, сульфаты, фосфаты этих соединений неизвестны.

Нашими опытами показано, что некоторые соли 5-ароилметил-2иминотиазолидинона-4 могут быть синтезированы взаимодействием βароилакриловых кислот с тиомочевиной и минеральными кислотами в спирте при комнатной температуре. Этим способом были получены гидрохлориды, сульфаты и гидробромиды с высокими выходами [табл. 1—3].

Попытка получения фосфорнокислых солей не увенчалась успехом, при проведении реакции в присутствии фосфорной кислоты были получены не ожидаемые соли, а основания, соответствующие 5-ароилметил-2-иминотиазолидиноны-4. Таким образом, показано, что фосфорная кислота может служить катализатором при получении 5-ароилметил-2-иминотиазолидинонов-4, причем в отличие от работы [3], где в качестве катализатора применялась уксусная кислота, реакция идет даже при комнатной температуре.

Азот определяли по модифицированному методу Дюма-Прегля [4], при этом деструкцию солей проводили в медной пробирке, являющейся одновременно и восстановителем оксидов азота.

Экспериментальная часть

ИК спектры получили на приборе UR-20, в вазелиновом масле. УФ спектры сняты на спектрофотометре «Specord».

Гидрохлориды 5-ароилметил-2-иминотиазолидинона-4. К смеси 1,78 г (0,01 моля) β -бензонлакриловой кислоты и 1,52 г (0,02 моля) тиомочевины в 20 мл спирта добавляют 1,5 мл конц. соляной кислоты. Реакционную смесь выдерживают при комнатной температуре 3—4 дня. Образовавшийся осадок отфильтровывают, затем кипятят его с 5 мл спирта, отфильтровывают и высушивают при комнатной температуре. Выход гидрохлорида 5-бензоил-2-иминотиазолидинона-4 2,1 г (78%), т. пл. 238°. ИК спектр, cm^{-1} : 1680 (NC=O, C=O), 1640 (C=N), 3220, 3450 (NH). УФ спектр, $\lambda_{\text{мах}}$ (CH₈OH), нм: 220, 245.

Аналогично получены все гидрохлориды, приведенные в табл. 1, депрессии т. пл. с полученными в работе [2] гидрохлоридами не дают.

Таблица I Гидрохлориды 2-имино-5-ароилметилтназолидинонов-4

88	Т. пл., °С (спирт)	Найдено, %				Вычислено, %			
Выход		С	Н	N ₊	Ci	С	Н	N	CI
78	238	49,1	4,2	9,5	Grand	48,8	4,1	9,3	12,7
81	244	50,2	4.6	9,9	11.8	50,6	4,6	10,0	12,4
88	237	55,4	5,7	8,6	11,1	55,4	5,3	8,6	10,8
79	268	38,2	2,9	8,3	10,7	37,8	2,9	8,0	10,1
	78 81 88	Т. пл., °С (спирт) 78 238 81 244 88 237	Т. пл., °С (спирт) С 78 238 49,1 81 244 50,2 88 237 55,4	Т. пл., °С (спирт) С Н Н 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	Тапл., °С (спирт) С Н N 78 238 49,1 4,2 9,5 81 244 50,2 4,6 9,9 88 237 55,4 5,7 8,6	Т. пл., °С (спирт) С Н N, С1 78 238 49,1 4,2 9,5 — 81 244 50,2 4.6 9,9 11.8 88 237 55,4 5,7 8,6 11,1	Т. пл., °С (спирт) С Н N. Сі С 78 238 49,1 4,2 9,5 — 48,8 81 244 50,2 4.6 9,9 11.8 50,6 88 237 55,4 5,7 8,6 11,1 55,4	Т. пл., °С (спирт) С Н N (Cl С Н 78 238 49,1 4,2 9,5 — 48,8 4,1 81 244 50,2 4.6 9,9 11,8 50,6 4,6 88 237 55,4 5,7 8,6 11,1 55,4 5,3	Т. пл., °С (спирт) С Н N С1 С Н N 78 238 49,1 4,2 9,5 — 48,8 4,1 9,3 81 244 50,2 4.6 9,9 11.8 50,6 4.6 10,0 88 237 55,4 5,7 8,6 11,1 55,4 5,3 8,6

Гидробромиды 5-ароилметил-2-иминотиазолидинона-4. Смесь 0,01 моля β -ароилжериловой кислоты, 1,52 г (0,02 моля) тиомочевины, 1 мл 40% бромистоводородной кислоты в 25 мл спирта оставляют на 1—2 дня. Гидробромиды 5-ароилметил-2-иминотиазолидинона-4 выделяют как в предыдущем опыте, промывают водой, спиртом, затем килятят в 3—4 мл спирта (табл. 2). ИК спектры, cм-1: 1675—1685 (NC= O, C=O), 1620—1645 (C=N), 3150—3250 (NH).

Таблица 2
Гилробромилы 2-имино-5-ароилметилтивзолидинонов-4

Ar /	Выход, %	Т. пл., °С (спирт)	Найд	ено, %	Вычислено, %		
			N	Br	N	Br	
C _e H _s	60	237	8,6	24,9	8,9	25,4	
n-CH ₃ C ₄ H ₄	54	242	8,3	24,7	8,5	24,3	
n-BrC ₄ H ₄	53	259	7,9	43,8	7,7	44,1	
n-CIC.H.	56	255	8,2	23,3	8,3	23.5	

Сульфаты 5-ароилметил-2-иминотиазолидинонов-4. К 0,01 моля β -ароилакриловой кислоты, растворенной в 15 мл спирта, добавляют 1,52 г (0,02 моля) тиомочевины, а затем прикапывают 1 мл конц. серной кислоты. Реакционную смесь оставляют при комнатной температуре на 3 дня. К реакционной массе добавляют 20 мл воды, осадок отфильтровывают, промывают водой и высушивают (табл. 3). ИК спектры, cm^{-1} : 1670—1680 (C=O, NC=O, C=N), 3220, 3330 (NH), 1060—1080, 1120 (SO2-).

Таблица 3 Сульфаты 5-ароилметил-2-иминотиазолидинонов-4

Λr	%	Т. пл., °С	Найд	ено, %	Вычислено, %		
Ar	Выход,	(спирт)	N	S	N	S	
C _e H ₅	56	152	9,4	17,1	9,9	16,9	
n-CH ₃ C ₆ H ₄	94	150	8,9	19,5	8,7	19,9	
n-BrC ₄ H ₄	63	230	6,6	13,3	6,8	13,1	

5-Ароилметил-2-иминотиазолидиноны-4. К омеси 0,01 моля β-ароилакриловой кислоты и 1,52 г (0,02 моля) тиомочевины в 10 мл метанола добавляют 1 мл фосфорной кислоты. Почти сразу же начинается помутнение, выпадает осадок. Через 4—5 дней осадок отфильтровывают, промывают метанолом. Для очистки от примесей кипятят в метаноле. Этим способом получили 5-бензоилметил-2-иминотиазолидинон-4, выход 73%, т. пл. 222° [2], 5-толуилметил-2-иминотиазолидинон-4, выход 95%, т. пл. 250° [2] и 5-(п-бромбензоилметил)-2-иминотиазолидинон-4, выход 77%, т. пл. 250° [1].

ԹԻՈՄԻՉԱՆՅՈՒԹԻ ՀԵՏ β–ԱՐՈՒՎԱԿՐՒԱԼԱԹԹՈՒՆԵՐԻ ՌԵԱԿՑԻԱՅԻ ՈՒՄՈՒՄՆԱՍԻՐՈՒԹՅՈՒՆԸ

IV. 5-ԱՐՈՒԼՄԵԲԻԼ-2-ԻՄԻՆՈԲԻԱԶՈԼԻԴԻՆ-4-ՈՆԵՐԻ ԱՂԵՐԻ ՍԻՆԲԵԶԸ

P. S. ԽԱՀԻԿՅԱՆ, Է. Վ. ՍԱՖԱՐՅԱՆ, Գ. Վ. ԳՐԻԳՈՐՑԱՆ, Ս. Գ. ԱՂԲԱԼՅԱՆ և Ս. Մ. ԱԹԱՇՅԱՆ

3ույց էտրված, որ համապատասխան ββուների ներկայությամբ β-արոիլակրիլաββուները βիոմիզանյութի հետ առաջացնում են 5-արոիլմեթիլ-2-իմինոβիագոլիդինոնների հիդրոքլորիդներ, հիդրորրոմիդներ և սուլֆատներ։

INVESTIGATION OF THE REACTION BETWEEN \$-AROYLACRYLIC ACIDS AND THIOUREA

IV. A SINGLE STAGE SYNTHESIS OF 5-AROYLMETHYL-2-IMINO-THIAZOLIDIN-4-ONES

R. S. KHACHIKIAN, E. V. SAFARIAN, G. V. GRIGORIAN, S. G. AGHBALIAN and S. M. ATASHIAN

It has been shown that β -aroylacrylic acids form 5-aroylmethyl-2-iminothiazolidinone hydrochlorides, hydrobromides and sulphates with thiourea in the presence of mineral acids.

ЛИТЕРАТУРА

1. J. Bougault, C. Chabrier, Compt. rend., 224, 656 (1947).

2. С. Г. Агбалян, Р. Дж. Хачикян, С. М. Аташян, Арм. хнм. ж., 34, 569 (1981).

3. A. Sammour, M. I. B. Selim, E. A. Soliman, Egypt J. chem., 15, 311 (1972-1973).

4. А. А. Абрамян, А. Х. Ханзадян, Арм. хим. ж., 31, 790 (1978).

Армянский химический журнал, т. 37, № 8, стр. 493—497 (1984 г.)

УДК 547.814.1

производные изохромана

VII. СИНТЕЗ И БИОЛОГИЧЕСКАЯ АКТИВНОСТЬ НЕКОТОРЫХ N-АРИЛАЛКИЛЗАМЕЩЕННЫХ 1-ИЗОХРОМАНАЛКИЛАМИНОВ

А. Г. САМОДУРОВА, А. С. ЦАТИНЯН, Ж. С. ЗАСТУХОВА и Э. А. МАРКАРЯН

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

Поступило 6 VII 1983

Восстановлением амидов 1-изохроманкарбоновой и 1-изохромануксусной кислот альомогидридом лития получены N-арилалкиламещенные 1-изохроманалкиламины IV.

Табл. 2, библ. ссылок 6.

Фармакологические исследования ранее синтезированных соединений ряда 1-[(алкил-N-арилалкиламино)метил]изохромана показали четкое симпатолитическое действие, а также некоторые симптомы, характерные для веществ, возбуждающих ЦНС [1].