1-ԴԻԱԼԿԻԼԱՄԻՆՈ-2-(2,3)-ՔԼՈՐ(ԴԻՔԼՈՐ)-4-ԱՐԻԼՕՔՍԻ-2-ԲՈՒՑԵ<mark>ՆՆԵՐԻ</mark> ՍԻՆ**Թ**ԵԶԸ

Ա. Վ. ԲԱԲԱԽԱՆՏԱՆ, Գ. Ա. ԽՈՒԴԱՎԵՐԴՑԱՆ, Վ. Հ. ԲԱԲԱՅԱՆ և Ա. Թ. ԲԱԲԱՑԱՆ

1-Բրոմ-2-(2,3)-քլոր(դիքլոր)-4-արիլօքսի-2-բուտենների փոխներգործու-Թյամբ ալիֆատիկ և հետերոցիկլիկ երկրորդային ամինների հետ սինթեզված են մի շարք երրորդային ամիններ։

SYNTHESIS OF 1-DIALKYLAMINO-2-(2,3)-CHLORO(DICHLORO)-4-ARYLOXY-2-BUTENES

A. V. BABAKHANIAN, G. A. KHUDAVERDIAN, V. O. BABAYAN and A. T. BABAYAN

A number of tertiary amines have been synthesized by the interaction of 1-bromo-2-(2,3)-chloro(dichloro)-4-aryloxy-2-butenes with allphatic and heterocyclic amines.

ЛИТЕРАТУРА

- 1, Р. Г. Алагеяли, А. В. Бабаханян, Тематич. сб. науч. тр. АГПИ им. Х. Абовяна, № 3, 3 (1980).
- 2. Н. И. Подобасв, Э. Д. Гаспарян, А. В. Бабаханян, В. О. Бабаян, А. Т. Бабаян, Коррозия и защита в нефтегазовой промышленности, № 9, 10 (1979).
- 3 Г. В. Барсегян, Л. Г. Казарян, Биол. ж. Армении, 25, 86 (1972).
- 4. В. О. Бабаян, ДАН Арм.ССР, 19, 41 (1954).
- 5. В. О. Бабаян, ЖОХ, 34, 3197 (1964).
- G. В. О. Бабаян, О. А. Мартиросян, ЖОрX, 3, 1188 (1967).
- 7. Н. И. Подобаев, Э. Д. Гаспарян, В. О. Бабаян, Сб. науч. тр. АГПИ им. Х. Абовяна, Химия, № 1, 75 (1970).
- 8. С. М. Миракян Ж. Г. Гегелян, А. А. Галечян, Г. Т. Мартиросян, Арм. хим. ж., 32, 25 (1979).

Армянский химический журнал, т. 35, № 7, стр. 468-471 (1982 г.).

УДК 542.91+542.953+543.852.6+547.455+661.731.9

ИССЛЕДОВАНИЯ В ОБЛАСТИ НЕНАСЫЩЕННЫХ ЛАКТОНОВ

LXXIX. СИНТЕЗ АМИДОКСИМОВ ЗАМЕЩЕННЫХ Δ²-БУТЕНОЛИДОВ И ДИГИДРОПИРОНОВ-2

А. А. АВЕТИСЯН, А. В. ГАЛСТЯН, Г. С. МЕЛИКЯН и М. Т. ДАНГЯН Ереванский государственный университет

Поступило 13 VII 1981

Взаимодействием замещенных 3-циано- Δ^8 -бутенолидов и 3-циано-4,5-диметил-5,6-дигидропирона-2 с солянокислым гидроксиламином в водно-спиртовой среде в присутствии поташа синтезированы соответствующие амидоксимы с хорошими выходами. Табл. 2, библ. ссылок 25.

Известно, что амидоксимы являются биологически активными соединениями [1] и проявляют туберкулезно-статическую [2, 3], антибактериальную [4—6], триптоцидную [6] активность. Они применяются также в качестве фунгицидов [7]. Амидоксимы имеют широкое применение и в аналитической химии [8—21]. В частности, амидоксим «Николакс» образует комплексные соли с Ni²+. Cu²+, Ag+, Co²+, на чем ооновано его применение в количественной аналитической химии [22—24]. Они являются также исходными полупродуктами для получения ряда ценных гетероциклов [26].

В настоящей работе осуществлен синтез амидожсимов замещенных Δ^3 -бутенолидов и дигидропиронов-2.

Показано, что взаимодействие замещенных 3-циано-Δ³-бутенолидов и 3-циано-4,5-диметил-5,6-дигидропирона-2 с солянокислым гидроксиламином в водно-спиртовой среде в присутствии эквимолярных количеств поташа при 90° приводит к соответствующим амидоксимам с хорошими выходами. Установлены оптимальные условия реакции.

 $R_1 = R_2 = R_3 = CH_3$; $R_1 = R_2 = CH_3$; $R_3 = C_2H_5$; $R_1 = CH_3$; $R_2 = R_3 = (CH_2)_5$

Строение полученных соединений доказано данными ИК спектроскопии и получением их гидрохлоридов. ИК спектр, cm^{-1} : 1760, 1650 (C=C), 2950, 3050 (NH), 3200—3400 (OH). Полученные амидокоимы образуют комплексы с солями Co, Ni, Cu (V—X).

Экспериментальная часть

Получение амидоксимов замещенных Δ^8 -бутенолидов и дигидропиронов-2. Смесь 0,022 моля 3-цианозамещенного- Δ^3 -бутенолида или 3-циано-4,5-диметил-5,6-дигидропирона-2, 0,020 моля солянокислого гидроксиламина и 0,011 моля поташа в 20 мл воды и 20 мл спирта нагревали 10 ч при 90°. Отгоняли растворители, остаток тщательно экстрагировали эфиром, эфирный экстракт промывали водой и сушили над №2SO₄. После отгонки эфира остаток перекристаллизовывали или перегоняли в вакууме.

Гидрохлориды получали прикапыванием к раствору амидоксима в абс. эфире насыщенного эфирного раствора хлористого водорода до кислой реакции. Кристаллический продукт фильтровали, промывали эфиром, сущили (табл. 1).

Таблица !

-e-	Выхол, %	Т. пл., °С (т. кнп., °С/мм)	Найдено, %			Вычислено, %			Т., пл. гидро-
Соедине-			С	Н	N	С	н	N	хлорида, °С
I III	70 52 77 53	142—143 77—78 152—153 (90—92/2)	52,35 54,20 65,07 52,20	6,84 7,45 8,61 6,40	15,47 14,36 9,82 15,50	52,17 54,54 65,30 52,17	6,52 7,07 8,84 6,52	15,22 14,14 9,52 15,22	191—194 179—182 202—205 170—175

• n_D 1,4800.

Синтез комплексных соединений кобальта, никеля, меди с амидоксимами Δ^3 -бутенолидов и дигидропиронов-2. Смесь 0,001 моля CoCl₂, 6H₂O (или Co₂Cl₂) в 30 мл воды, 0,17 г КСl и 0,001 моля амидокоима Δ^5 -бутенолидов или дигидропирона-2 нагревали до полного растворения лиганда, а затем кипятили 2—3 ч с обратным холодильником. Раствор упаривали на водяной бане до небольшого объема. Через несколько часов из раствора выпадали кристаллы, не растворяющиеся в воде, спирте, бензоле, ацетоне, гексане, четыреххлористом углероде и не разлагающиеся под действием минеральных кислот.

Спроение полученных соединений доказано данными ИК спектроскопии. В ИК опектрах комплексов наблюдается уменьшение экстинкций v C=C, v C=O и смещение полос поглощений низких частот колебаний. Найдены характерные частоты поглощения в областях 1750 (C=O), 1640—1630 (C=C), 2950, 3050 см⁻¹ (OH). ИК спектры сняты на опектрофотометре UR-20. Физико-химические данные приведены в табл. 2.

Таблица 2

Соеди-	Комплексы амидоксима бутенолида	Комплексы амидоксима дигидропи- рона-2	Выход,	Т. пл., °С	Цвет
v	кобальтовый	75.18	39	120—122 (из хлоро- форма)	темно-фиолетовый
VI		кобальтовый	30	180-182 (из спирта)	фнолетовый
VII	никелевый	85-7-30	25	105—108 (нз ДМФА)	зеленый
VIII		никелевый	22	91—95 (из ДМФА)	горчичный
IX	медный		27	165—167 (из спирта)	коричневый
х	3 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	медный	25	125-127 (из спирта)	коричневый

ՀԱՏԱԶՈՏՈՒԹՅՈՒՆՆԵՐ ՉՀԱԳԵՑԱԾ ԼԱԿՏՈՆՆԵՐԻ ԲՆԱԳԱՎԱՌՈՒՄ

LXXIX. ՑԵՂԱԿԱԼՎԱԾ Ճ3–ԲՈՒՏԵՆՈԼԻԴՆԵՐԻ ԵՎ ԳԻՀԻԴՐՈՊԻՐՈՆ–2–ՆԵՐԻ ԱՄԻԴՕՔՍԻՄՆԵՐԻ ՍԻՆԹԵԶԸ

Ա. Ա. ԱՎԵՏԻՍՅԱՆ, Ա. Վ. ԳԱԼՍՏՑԱՆ, Գ. Ս. ՄԵԼԻՔՅԱՆ և Մ. Տ. ԴԱՆՂՑԱՆ

Ուսումնասիրված է տեղակալված 3-ցիան-∆³-բուտենոլիդների և 3-ցիան-4,5-դիմեβիլ-5,6-դիհիդրոպիրոն-2-ի փոխազդեցությունը աղաթթվային հիդրօբսիլամինի հետ։ Ցույց է տրված, որ ռեակցիոն խառնուրդը ջուրսպիրտային միջավայրում պոտաշի էկվիմոլյար քանակների ներկայությամբ մինչև 90° տաքացնելիս ստացվում են տեղակալված-∆³-բուտենոլիդների և դիհիդրոպիրոն-2-ի ամիդօքսիմները։

INVESTIGATIONS IN THE FIELD OF UNSATURATED LACTONES

LXXIX. SYNTHESIS OF AMIDOXIMES OF SUBSTITUTED Δ³-BUTENOLIDES AND DIHYDRO-2-PYRONES

A. A. AVETISSIAN, A. V. GALSTIAN, G. S. MELIKIAN and M. T. DANGIAN

It has been shown that the interaction of substituted 3-cyano-Δ³-butenolides and 3-cyano-4,5-dimethyl-5,6-dihydro-2-pyrones with hydroxylamine hydrochloride in aqueous ethanolic media and in the presence of equimolar quantities of potassium carbonate yields amidoximes of substituter, Δ³-butenolides and dihydro-2-pyrones.

7).

ЛИТЕРАТУРА

- 1. A. A. Coldberg, W. Kelly, Англ. пат., № 595, 401; С. А., 42, 4204 (1948).
- 2. Al. Spassov, E. Golovinsky, ДАН Болг., 11, 287 (1958); РЖХ, 1959, 74933.
- 3. N. Buu-Hoi, M. Welsch, N. Xuong, K. Thang, Experientia, 10, 169 (1954).
- 4. C. H. Andrewes, H. Kung, Walker, J. Proc. Poy. Soc. (London), B-133, 20 (1946).
- 5. J. Walker, S. M. Tonkin, A. T. Fuller, J. Chem. Soc., 633, 1945.
- 6. L. D. Lamb, A. C. White, J. Chtm. Soc., 1953, 1939.
- 7. P. L. de Benneville, C. S. Hollander, C. A., 54, 1323 (1960).
- 8. F. Tlemann, Ber., 18, 1060 (1885).
- 9. L. Tschugaeff, J. Surenjanz, Ber., 40, 182 (1907).
- 10. Н. М. Туркевич, ЖАХ, 10, 47 (1955).
- 11. M. Kuras, Chem. Listy, 44, 41 (1950).
- 12. M. Kuras, Chem. Listy, 45, 37 (1951).
- 13. M. Kuras, Chem. Listy, 44, 90 (1950).
- 14. M. Kuras, Chem. Listy, 46, 482 (1952).
- 15. M. Kuras, E. Ruzicka, Chem. Listy, 49, 1897 (1955).
- 16. H. C. Codt, J. F. Quinn, H. Raffelson, Am. ham. 2,851,489 (Sept., 9, 1958).
- 17. M. Kuras, Chem. Listy, 47, 1870 (1953).
- 18. M. Kuras, Chem. Listy, 48, 1257 (1954).
- 19. R. Chatterjee, J. Indian Chem. Soc., 15, 608 (1938).
- 20. M. Kuras, Mikrochemie ver. Mikrochim Acta, 32, 192 (1944).
- 21. M. Kuras, Chem. Listy, 38, 54 (1944).
- 22, R. Chatterjee, J. Indian. Chem. Soc., 15, 608 (1938).
- 23. M. Kuras, Coll., 12, 198 (1947).
- 24. K. Tripathi, D. J. Banerjea, Anal. Chem., 168, 326 (1959).
- 25. F. Elay, R. Lenaers, Chem. Rev., 62, 155 (1962).