ՎՊԵՆՐՎՈℇԹՎՈՋՎՔ ՄՍԵ<mark>ԹՎՈ</mark>ՋԵՐԻՍՐՍՆ ՎՐՍՋՍՍԵՍՆ ՍՎՍԳԵՍԻՍ ՄՎԵՍԻԸՍ

НАЦИОНАЛЬНАЯ АКАДЕМИЯ НАУК РЕСПУБЛИКИ АРМЕНИЯ

Հայшишшնի քիմիшկшն հшնդես 51, №2, 1998 Химический журнал Армении

ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

УДК 547.473.2:547.789.1

СИНТЕЗ КАРБОЦИКЛОСПИРОБУТАНОЛИДОВ

Р. А. КУРОЯН, С. А. ПОГОСЯН и Н. П. ГРИГОРЯН

Институт тонкой органической химии А.Л.Мнджояна НАН Республики Армения, Ереван

Поступило 30 VIII 1995

Систематизированы и обобщены данные о методах синтеза спироциклических соединений, в которых кольца бутанолида или бутенолида сочленены с карбоциклами. Приведены их биологические свойства.

Настоящий обзор является продолжением предыдущего [1], в котором обобщены данные о методах синтеза гетероциклоспиробутанолидов.

Одним из первых методов синтеза карбоциклоспиробутанолидов является присоединение циклогексанола к α , β -непредельным кислогам [2,3] или акрилонитрилу [4]. Установлено, что реакция протекает по свободнорадикальному цепному механизму по схеме:

$$(CH_3)_3COOC(CH_3)_3 \longrightarrow 2(CH_3)_3CO \cdot \longrightarrow 2CH_3 \cdot + 2CH_3COCH_3$$

$$(CH_3)_3CO \cdot + \bigcirc OH \longrightarrow OH + (CH_3)_3COH$$

$$OH + RCH=CHCOOH \longrightarrow OH - CHRCHCOOH$$

$$OH \longrightarrow OH + RCH=CHCOOH \longrightarrow OH + CHRCHCOOH$$

$$OH \longrightarrow OH + RCH=CHCOOH \longrightarrow OH + CHRCHCOOH$$

$$OH \longrightarrow OH + RCH=CHCOOH \longrightarrow OH + H_2O$$

$$R=H,CH_3,CN$$

Некоторые производные указанного циклогексанспиробутанолида используются в композициях дуппистых веществ [5,6]. Карбоциклоспиробутанолиды аналогичного строения были получены цианэтилированием незамещенного и 4-метилзамещенного 2-оксициклогексанонов [7,8].

OH + CH₂=CHCN
$$\stackrel{60^{\circ}}{\longrightarrow}$$
 $\stackrel{R}{\longrightarrow}$ OH $\stackrel{CH_2CH_2CN}{\longrightarrow}$ $\stackrel{1. K_2CO_3}{\longrightarrow}$ $\stackrel{Q}{\longrightarrow}$ OR=H,CH₃

Присоединением метилвинилкетона к α -формил- γ -карбэтоксибутанолиду в присутствии бутилата калия получен α -формил- α -бутанон-3-ил- γ -карбэтоксибутанолид. Внутримолекулярная альдольная конденсация последнего в присутствии ацетата пиридиния приводит к непредельному спиробутанолиду, восстановление которого — к 3-карбэтокси-1,8-диоксо-2-оксаспиро/4,5/де-кану [9].

$$CH_2 = CHCOCH_3 + H_5C_2OOC$$

$$CH_2 = CHCOCH_3 + H_5C_2OOC$$

$$CH_2 = CH_2CH_2COCH_3$$

$$CH_3 = CH_3CH_3$$

$$CH_3 = CH_3CH_3$$

$$CH_3 = CH_3CH_3$$

$$CH_3 = CH_3CH_3$$

$$CH_3 = CH_3$$

$$CH_3 =$$

Исходя из этилового эфира (4-бензилокси-1-карбоксициклогексил) уксусной кислоты, разработан способ получения 1,8-диоксо-2-оксаспиро /4,5/ дец-6-ена [10].

HOOC
$$CH_2COOH$$
 HOOC $CH_2COOC_2H_5$ HOOC CH_2CH_2OH C_2H_5OH C_2H_5OH C_2H_5OH C_2H_5OH C_2H_5OH $C_2C_6H_5$ $C_2C_6C_6$ $C_2C_6C_6$ C_2C_6 C_2C_6

Аналогичные превращения проведены также с 4-бензилокси-1-карбокси-1-циклогексанпировиноградной кислотой [11]. Известны работы, в которых окислением N-бромсукцинимидом или кислородом β-(p-оксифенил) пропионовая кислота превращена в карбоциклоспиробутанолид [12-15].

При взаимодействии карбоциклических кетонов различного строения с этиловым эфиром α-бромметилакриловой кислоты в условиях реакции Реформатского [16-20] образуются спиробутанолиды, содержащие метиленовую группу в третьем поколении. При использовании ароматических кетонов полученные спиробутанолиды проявляют нейролептическое и спазмолитическое свойства [19-20].

$$CH_2=C-COOC_2H_5+CH_2)_{\overline{n}}$$

$$CH_2=C-COOC_2H_5+CH_2)_{\overline{n}}$$

$$CH_2=C-COOC_2H_5+CH_2)_{\overline{n}}$$

Доступным методом синтеза спиробутанолидов является реакция циклических кетонов с эфирами β -бромпропионовой кислоты в присутствии лантанидов при комнатной температуре [21].

$$Br \longrightarrow COOR \xrightarrow{Ln} \begin{bmatrix} BrLn & O \\ \hline \hline OR \end{bmatrix} \xrightarrow{(CH_2)_n} \bigcirc O$$

 $R=CH_3$, C_2H_5 ; Ln=La, Ge, Md, Sm; n=0,1

Аналогичная реакция проведена также с производными акриловой кислоты в присутствии самарийдийодида [22].

RCH=CR₁COOC₂H₅ + O
$$\frac{\text{Sm J}_2}{\text{OSm J}_2 \text{ R}_1}$$
 COOC₂H₅ $\frac{\text{R}}{\text{OSm J}_2 \text{ R}_1}$ $\frac{\text{R}}{\text{R}_1}$ $\frac{\text{R}}{\text{R}_1}$

Исходя из циклоалкилмагнийбромида и замещенных бензонитрилов получены спиробутанолиды, содержащие в четвертом положении ароматическую группу [23].

Удобным методом синтеза спиробутанолидов является взаимодействие оксиранспироциклогексана с натриймалоновым эфиром, в результате которого получен циклогексанспиробутанолид, содержащий в третьем положении сложноэфирную группу, гидролизующуюся в 2-оксо-1-оксаспиро/4,5/декан-3-карбоновую кислоту [24].

Разработан метод синтеза 3,4-диэтоксикарбонилзамещенных карбоциклоспиробутанолидов взаимодействием этиловых эфиров 1-оксаспиро/2,5/октан-2-карбоновой и 1-оксаспиро/2,4/гептан-2-карбоновой кислот с натриймалоновым эфиром [25]. На основе полученных соединений синтезированы амиды, а также тиазол, имидазол, тиадиазол- и триазолсодержащие карбоциклоспиробутанолиды [26-29].

COOC₂H₅

$$COOC_2H_5$$

$$COOC_2H_5$$

$$COOC_2H_5$$

$$COOC_2H_5$$

$$COOC_2H_5$$

$$COOC_2H_5$$

$$COOH$$

$$COCI$$

$$COCH_2N_2$$

$$COCH_2CI$$

$$COCH_2N_2$$

$$COCH_2N_2$$

$$COCH_2N_3$$

$$COCH_2N_3$$

$$COCI$$

$$COCH_2N_3$$

$$COCH_$$

 $\begin{aligned} & \text{R=R}_1 \text{=H; R=H,R}_1 \text{=C}_6 \text{H}_5, \text{CH}_2 \text{C}_6 \text{H}_5; \text{R=R}_1 \text{=CH}_3, \text{C}_2 \text{H}_5, (\text{CH}_2 \text{CH}_2)_2 \text{O} \\ & \text{R}_2 \text{=NH}_2, \text{CH}_3, \text{C}_6 \text{H}_5, \text{n=0}; \text{ R}_2 \text{=NH}_2, \text{CH}_3, \text{C}_6 \text{H}_5, & & & \text{n=1}; \end{aligned}$

Изучено также взаимодействие глицидного нитрила 1-оксаспиро/2,5/октан-2-карбоновой кислоты с натриймалоновым эфиром. На основе полученного 3-этоксикарбонил-4-циано-2-оксо-1-оксаспиро/4,5/декана синтезированы тиазолзамещенные карбоциклоспиробутанолиды [30].

R=CH₃,C₆H₅,p-CIC₆H₄,p-NO₂C₆H₄

Разработан общий метод получения карбоциклоспиробутанолидов, в основе которого лежит конденсация различных литийорганических соединений с карбоциклическими кетонами [31-36]. Синтез различных производных карбоциклоспиробутанолидов осуществлен взаимодействием литиевой соли β-литийпропионовой кислоты с различными циклическими кетонами [32].

На основе различных классов органических соединений получены и применены в синтезе карбоциклоспиробутанолидов литийорганические соединения [37-54].

Другим общим методом синтеза карбоциклоспиробутанолидов является окисление первично-третичных 1,4-гликолей различными реагентами [55-60].

Авторы работы [61] синтезировали бутен-1-ил карбинолы взаимодействием циклических кетонов с бутен-1-ил-4-магний-бромидом, затем без превращения в гликоли ненасыщенная связь была окислена оксидом хрома (VI), в результате синтезированы спиробутанолиды.

$$\begin{array}{c} (CH_2)_{\overline{n}} \\ R \end{array} \begin{array}{c} O \\ R \end{array} \begin{array}{c} BrMg(CH_2)_2CH=CH_2 \\ R \end{array} \begin{array}{c} (CH_2)_{\overline{n}} \\ OH \end{array} \begin{array}{c} CrO_3 \\ R \end{array} \begin{array}{c} (CH_2)_{\overline{n}} \\ R \end{array} \begin{array}{c} O \\$$

R=H,CH₃; n=1; R=H, n=2

Для получения с-метиленспиробутанолида в качестве исходного вещества использован металлиловый спирт, взаимодействием которого с бутиллитием получается дианион, образующий с циклогексаноном непредельный 1,4-диол. Окислением указанного диола диоксидом марганца синтезирован 3-метилен-2-оксо-1-оксаспиро /4,5/декан [62].

$$CH_{3}C = CH_{2} \xrightarrow{(CH_{3})_{3}COK} \begin{bmatrix} \overline{C}H_{2} - C = CH_{2} \\ \overline{C}H_{2}O^{-} \end{bmatrix} \xrightarrow{\bullet}$$

$$CH_{2}OH$$

Конденсацией этилового эфира α-ацетилацетоуксусной кислоты с 1-этинилциклогексанолом в основной среде был синтезирован 4-метил-3-ацетил-2-оксо-1-оксаспиро /4,5/дец-3-ен, который получается также при взаимодействии 1-ацетилциклогексанола и дикетена [63].

$$H_5C_2O_2CCH + COCH_3$$
 $CH_3 COCH_3$
 CH_5CON_3
 $CH_4 COCH_3$
 $CH_2=C=O)_2 + COCH_3$

Этот спиробутанолид получен также взаимодействием 1-ацетилциклогексанола и диэтилового эфира малоновой кислоты [63, 66].

Другие авторы на основе 1-ацилокси-1-ацетилциклогексанов в присутствии гидрида натрия синтезировали 3-метил- и 3,4-диметил-2-оксо-1-оксаспиро/4,5/-дец-3-ены [64].

R=H, R=CH₃

Этим способом в присутствии различных оснований получены спиробутенолиды стероидного ряда [64, 65]. Другой способ синтеза спиробутенолидов состоит в конденсации 1-ацетилциклогексанола с хлорангидридом 4-метоксифенилуксусной кислоты в пиридине с дальнейшим кипячением в присутствии алкоголята натрия [67].

$$\begin{array}{c|c} OH & COCH_3 + 4CH_3OC_6H_4CH_2COCI \xrightarrow{\Pi upu \Delta u H} & COCH_3 \\ \hline \\ C_2H_5ONa, C_2H_5OH & OCH_3 \\ \hline \end{array}$$

Обработка 4-третбутилциклогексен-1-ил метилмалоновой кислоты полифосфорной или муравьиной кислотой приводит к циклогексанспиробутанолиду [68].

При бромировании 4-третбутил-3-карбокси-2-оксо-1-оксаспиро/4,5/декана с последующей перегонкой и обработкой в щелочной среде образуется 4-третбутил-2-оксо-1-оксаспиро/4,5/дец-3-ен.

Циклизацией сложных эфиров геранилуксусных кислот в присутствии смеси соляной и уксусной кислот синтезированы 6,6,10-триметил-3-(N,N-диметиламиноалкил)-2-оксо-1-оксаспиро/4,5/деканы [69]. По мнению авторов, в первую очередь образуются β -лактоны, которые в условиях циклизации превращаются в более устойчивые спиро- γ -лактоны за счет разрыва С-0 связи перециклизации по следующей схеме:

$$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \text{CRCO}_2 \text{C}_2 \text{H}_5 \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \end{array}$$

 $R=(-CH_2)_n N(CH_3)_2$; n= 1, 2,3

Попытка выделить аминоспиробутанолид при нагревании приводит к 6,6,10-триметил-3-метилен-2-оксо-1-оксаспиро/4,5/декану с количественным выходом [69].

Эти же авторы циклизацией 5,9-диметилдека-4,8-диеновой кислоты получили цис-изомер 6,6,10-триметил-2-оксо-1-оксаспиро/4,5/декана.

$$(HC_3)_2C = CHCH_2CH_2C = CHCH_2CH_2COOH$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

$$O$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

$$O$$

$$CH_3$$

При циклизации $\beta(4$ -азидофенил)пропионовой кислоты трифторуксусной и трифторметаносульфоновой кислотами образуется 8-амино-2-оксо-1-оксаспиро/4,5/декадиен, гидролиз которого приводит к 2,8-диоксо-1-оксаспиро/4,5/декадиену [70].

$$\begin{array}{c|c} CH_2CH_2COOH \\ \hline & F_3CSO_3H \\ \hline & F_3CCOOH \\ \hline & O \\ \end{array}$$

Разработан метод получения карбоциклоспиробутанолидов, суть которого заключается в том, что окисление производных карбоциклоспиробутанонов проводится по методу Байера-Вилигера [71,72].

$$R \xrightarrow{(CH_2)_{\overline{1}}} NaOCI \longrightarrow R \xrightarrow{(CH_2)_{\overline{1}}} O$$

R=H, t-Bu; r=0,1,2

Этот метод широко использован для получения спиробутанолидов стероидного ряда [73, 74]. В другом случае окисление

циклопропилиденкарбоциклов осуществлено перекисью водорода в среде бензонитрила [75].

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ \hline \\ (CH_2)_n & & \\ \hline \end{array} \begin{array}{c} & & \\ \hline \\ CH_3OH & \\ \end{array} \begin{array}{c} & \\ (CH_2)_n & \\ \hline \end{array} \begin{array}{c} O \\ \end{array}$$

Изучено также щелочное расщепление и одновременное окисление производных бензохроманона 11-бромсукцинимидом и показано, что получаются спиро/нафтален-1,2-тетрагидрофуран/дионы [76,77].

R=H,C6H5

Таким образом, систематизированы и обобщены до сих пор известные методы синтеза карбоциклоспиробутанолидов, в которых карбоциклы спиросвязаны во всех возможных положениях бутанолида, но следует отметить, что биологическому исследованию подвергнуты не все соединения этого ряда.

<u>ԿԱՐԲՈՑԻԿԼՈՍՊԻՐՈԲՈՒՏԱՆՈԼԻԴՆԵՐԻ ՍԻՆԹԵԶԸ</u>

Ռ. Հ. ԿՈՒՌՈՅԱՆ, Ս. Հ. ՊՈՂՈՍՅԱՆ և Ն. Պ. ԳՐԻԳՈՐՅԱՆ

Համակարգվել և ընդհանրացվել են այնպիսի սպիրոցիկլիկ միացությունների սինթեզին վերաբերող տվյալները, որոնցում բուտանոլիդի կամ բուտենոլիդի օղակները համակցված են կարբոցիկլերի հետ։

SYNTHESES OF CARBOCYCLOSPIROBUTANOLIDES

R. H. KUROYAN, S. H. POGHOSSYAN and N. P. GRIGORYAN

The methods of synthesis of spirocyclic systems, in which butanolide or butenolide rings are coupled with carbocycles are reviewed. The biological activity of these compounds are discussed.

ЛИТЕРАТУРА

- [1] *Куроян Р.А., Погосян С.А., Григорян Н.П.* // Хим. ж. Армении, 1998, т.51. №1, с.24.
- [2] Никишти Г.И., Воробьев В.Д., Петров А.Д. // ДАН СССР, 1961, т.136, с.360.
- [3] Никишин Г.И., Спектор С.С., Глуховцев В.Г. // Изв. АН СССР, Сер. хим., 1971, №2, с.389.
- [4] *Глуховцев В.Г., Спектор С.С., Никишин Г.И.* // Изв. АН СССР, Сер. хим., 1969. №7, с.1592.
- [5] Пат. 3306798 (1984). Германия // С. А. 1985, v.102, №6183h.
- [6] Пат. 105157 (1984). Европа // С. А. 1984, v.101, №54942f.
- [7] Colange I., Veginay V. // Bull. Soc. Chim. Fr., 1965, Nº11, p.3140.
- [8] Colange I., Brison P. // Bull. Soc. Chim. Fr., 1962, №1, p.175.
- [9] Pheninger H., Ege G., Fischer H., Hafmann W.// Chem. Ber., 1961, Bd.94, s2106.
- [10] Plieninger H., Gramlich W. // Chem. Ber., 1978, Bd.111, s.1944.
- [11] Gramlich W., Plieninger H. // Tetrah. Lett., 1978, No.5, p.475.
- [12] Corey E-J., Cohen L.F., Haefel L.F. // J. Am. Soc., 1959, v.81, p.2225.
- [13] Schmir L.G., Cohen A.L., Witkop B. // J. Am. Chem. Soc., 1959, v.81, p.2228.
- [14] Natsuura T., Nishinaga A., Matsuko K., Omura K., Oishi Y. // J. Org. Chem., 1967, v.32, p.3457.
- [15] *Володыкин А.А., Малышева Р.Д., Ершов В.В.* // Изв. АН СССР, Сер. хим., 1982, №7 с.1954.
- [16] Locffler A., Prott R.D., Pucknat I., Gelbat G. // Dreiding-Chimia, 1969, v.23, p.413.
- [17] Mattes H., Benezza C. // Tetrah. Lett., 1985, №26, p.5694.
- [18] Ohler E., Reininger K., Schmidt U. // Angew. Chem., 1970, v.82, p.480.
- [19] Koiocouris N.M., Fytas G., Branet C., Layckx M. // Chem. Chron., 1986, v.15, p.185.
- [20] Lehman I., Rasche T. // Arch. Pharm., 1985, Bd. 318, s.763.
- [21] Fukuzawa S., Fujinami T., Sakai S. // J Chem. Soc., Chem. Comm., 1986, №6, p.475.
- [22] Fukuzawa S., Nakanishi A., Fujinami T., Sakai S. // J Chem. Soc., Chem. Comm., 1986, №8, p.642.
- [23] Tratsas G., Costakis E., Foscolos G. // Pract. Acad. Athenon (Fr.)., 1982, v.57, p.529.
- [24] Пат. 75135073 (1974) Япония // С. А. 1976, v.84, №150486m.
- [25] Куроян Р.А., Погосян С.А., Гриторян Н.П. Алексанян М.С., Карапетян А.А., Линдеман С.В., Стручков Ю.Т. // ХГС. 1991, №1, с.28.
- [26] Куроян Р.А., Погосян С.А., Григорян Н.П. // Арм. хим. ж., 1991, т.44, №6, с.364.
- [27] Куроян Р.А., Погосян С.А., Григорян Н.П. // Арм. хим. ж., 1991, т.44, №3, с.158.
- [28] Куроян Р.А., Погосян С.А., Григорян Н.П. Чачоян А.А., Гарибджанян Б.Т., Сукиасян Р.С. // Хим. фарм. журн., 1991, т.25, с.54.
- [29] Куроян Р.А., Погосян С.А., Григорян Н.П. // ХГС., 1995, с.120.
- [30] Куроян Р.А., Погосян С.А., Григорян Н.П. // ХГС., 1991, №8, с.1027.
- [31] Greger P.L. // J. Org. Chem., 1972, v.37, p.1907.
- [32] Caine D., Frobese A.S. // Tetrah. Lett., 1978, №10, p.883.
- [33] Caine D., Frobese A.S. // Tetrah. Lett., 1978, №52, p.5167.
- [34] Пат. 75135075 (1974) Япония // С. А. 1976, v.84, №59167х.

- [35] Shishido K., Hiroja K., Fukumoto K. // Tetrah. Lett., 1978, №27, p.971.
- [36] Drury C., Troy S.L. // Synth. Comm., 1980, v.10, p.751.
- [37] Bodor A., Schwartz A., Gergely A. // Rev. Chim. Rom., 1987, v.38, p.200.
- [38] Cella I.A., Brown E.A., Buetner R.R. // J. Org. Chem., 1959, v.24, p.743.
- [39] Arth C.E., Schwan S., Soret L.H., Clitzen M. // J. Med. Chem., 1963, v.6, p.617.
- [40] Leland I.C. // J. Med> Chem., 1966, v.9, p.602.
- [41] Meyeis A.I., Knaus G. // Tetrah. Lett., 1974, №14, p.133.
- [42] Meyata O., Schmidt R.R. // Tetrah. Lett., 1982, №23, p.1793.
- [43] Ladlow M., Pattenden G. // Synth. Comm., 1984, v.14, p.11.
- [44] Carlson R.M., Delane I.C., Lin L.T. // Synth. Comm., 1985, v.15, p.657.
- [45] Carlson R.M., Oyler A.R. // J. Org. Chem., 1976, v.41, p.4065.
- [46] Carlson R.M., Oyler A.R. // Tetrah. Lett., 1975, v.47, p.4099.
- [47] Ray I.K., Harvey R.G. // J. Org. Chem., 1982, v.47, p.3335.
- [48] Harvey R.G., Corter C. // J. Org. Chem., 1987, v.52, p.283.
- [49] Jacobson R.M., Lahm G., Clader J.W. // J. Org. Chem., 1980, v.45, p.395.
- [50] Barbier P., Benezza C. // J. Org. Chem., 1983, v.48, p.2705.
- [51] Kozikowaki A.P., Yon Y. // J. Org. Chem., 1980, v.45, p.2236.
- [52] Witiak D.T., Dubay W. // J. Org. Chem., 1987, v.52, p.2324.
- [53] Black H.T., Dubay W., Tully P.S. // J. Org. Chem., 1988, v.53, p.5922.
- [54] Black H.T., Dubay W. // Tetrah. Lett., 1987, №28, p.4787.
- [55] Peter W., Helga M., Penninger I., Lutz W. // Tetrah. Lett., 1987, v.43, p.5287.
- [56] Eaton P.E., Cooper G.E., Johnson R.C., Mueller R.H. // J. Org. Chem., 1972, v.37, p.1623.
- [57] Bhanot O.S., Das T.K., Gupta J., Suri H.s., Dutta P.C. // J. Org. Chem., 1977, v.42, p.1623.
- [58] Hess H.J. // J. Org. Chem., 1962, v.27, p.1096.
- [59] Nickisch K., Bitter D., Laurent H., Losert W., Schensel J., Naschino Y., Schllinger E., Wiechert R. // J. Med. Chem., 1987, v.8, p.1403.
- [60] Пат. 1369960 (1964). Франция // С. А. 1965, v.62, №4096а.
- [61] Schlecht M.F., Ho. Yin Kiri. // Tetrah. Lett., 1985, v.26, №2, p.127.
- [62] Carlson R.M. // Tetrah. Lett., 1978, №2, p.211.
- [63] Lacey R. // J. Chem. Soc., 1960, v.7, p.3153.
- [64] Lehman H.G. // Angew. Chem,m 1965, Bd.77, s.808.
- [65] Пат. 6412872 (1965). Нидерланды // С. А. 1965, v.63, №16429e.
- [66] Аветисян А.А., Татевосян Г.Е., Мангасарян У.А., Мацоян С.Г., Дангян М.Т. // ЖОХ, 1970, т.6, с.962.
- [67] Аветисян А.А., Джагацианян А.Н., Баятян Б.Э., Дангян М.Т. // Арм. хим. ж., 1975, т.28, с.819.
- [68] Ricard P., Moulines. // Bull. chim. Fr., 1974, №9-10, p.2256.
- [69] Яновская Л.А., Черкасова Р.Н., Богданов В.С., Коденцев В.И. // Изв. АН СССР, Сер. хим., 1987, №, с.1068.
- [70] Abramovitch R.A., Hawi A., Rodriguez J.A.R., Trombetta T.R. // J. Chem. Soc., Chem. Comm., 1986, №4, p.283.
- [71] Bogdanowicz J.M., Ambelang T., Troct B.M. // Tetrah. Lett., 1973, v.95, p.5321.
- [72] Trost B.M., Bogdanowicz J.M. // J/ Am. Chem. Soc., 1973, v.95, p.5321.
- [73] Пат. 4076708 (1978). США // С. А. v.89, №110119т.
- [74] Пат. 4079054 (1978). США // С. А. v.89, 1978, №110124р.
- [75] Marsel B., Alian M., Arlette T. // Tetrah. Lett., 1982, №23, p.3691.
- [76] Berney D., Schuh K. // Helv. Chim. Acta, 1978, v.61, p.1399.
- [77] Berney D., Schuh K. // Helv. Chim. Acta, 1980, v.63, p.918.