ԱՐԻԼՈՔՍԻԲԱՑԱԽԱԹՔՈՒՆԵՐԻ ԱՄԻՆԱԷԹԻԼԱՄԻԳՆԵՐԻ ՍԻՆԹԵԶԸ ԵՎ ՈՐՈՇ ՓՈԽԱՐԿՈՒՄՆԵՐԸ

Է. Ն. ՀԱՄԲԱՐՉՈՒՄՅԱՆ, Ա. Ս. ՈՐՍԿԱՆՅԱՆ Ե Վ. Վ. ԴՈՎԼԱԹՅԱՆ

Ցույց է տրված, որ արիլօքսիբացախաթթուների ալկիլային էթերների և էթիլենդիամինի փոխազդմամբ ստացվում են արիլօքսիբացախաթթուների ամինաէթիլամիդներ: Ստացված ամիդների հիման վրա սինթեզվել են նրանց սուլֆամիդային, արիլկարբամոլիամինային, սիմ-տրիազինիլամինային ածանցյալներ, ինչպես նաև որոշ դիթիոկարբամատային ածանցյալներ:

THE SYNTHESIS AND TRANSFORMATIONS OF AMINOETHYLAMIDES OF ARYLOXYACETIC ACIDS

E. N. HAMBARTSOUMIAN, A. S. VORSKANIAN and V. V. DOVLATIAN

It has been shown that the reaction of alkyl aryloxyacetates with ethylenediamine results in the formation of corresponding aminoethylamides. On the basis of the amides obtained sulfamido-, arylcarbamoyle-amino, s-triazinylamino-derivatives as well as some dithiocarbamate derivatives have been obtained.

Л И Т Е Р А Т У Р А

1. Котелко В., Глинка Р. — Acta pol. pharm., 1973, т. 30, № 2, с. 135. РЖХ, 1973, 20Ж275.
2. Вейганд-Хильгетаг—Методы эксп. в орг. химии. М., Химия, 1969, с. 445.

Армянский химический журнал, т. 43, № 9, стр. 587—592 (1990 г.)

УДК 547.831.722.728.837,

ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ 2-(1-ГАЛОГЕНАЛКИЛ)ФУРО/3,2-С/-ХИНОЛИНОВ С НУКЛЕОФИЛАМИ

Л. В. ГЮЛЬБУДАГЯН, И. Л. АЛЕКСАՅԱՆ և Ա. Ա. ԱՎԵՏԻՍՅԱՆ

Ереванский государственный университет

Поступило 2 XI 1989

Синтезирован ряд 2,4-диметил- п 2-(1-замещенных этил)-4-метил-фуро/3,2-с/хинолинов взаимодействием 2-бромметил- и 2-(1-хлор-1-бромэтил)-4-метил-2,3-дигидрофу-ро/3,2-с/хинолинов с соответствующими нуклеофилами.

Табл. 4, библиограф. ссылки 2.

С целью изыскания новых биологически активных химических соединений нами синтезирован ряд 2,4-диметил-(VI—X) и 2-(1-замещенных этил)- (XVII—L) фуро/3,2-с/хинолинов.

Синтез осуществлен взаимодействием 2-замещенных дигидрофу-рохинолинов I—V, XI—XVI с нуклеофилами (ОН; ОР; HNR₂) [1, 2]. Установлено, что в случае 2-бромметил-4-метил-2,3-дигидрофу-ро/

3,2-с/хинолинов (I—V) отщепление бромистого водорода сопровождается ароматизацией дигидрофуранового цикла и получаются соответствующие 2,4-диметилфуро/3,2-с/хинолины (VI—X).

В аналогичных условиях при взаимодействии 2-(1-хлор-1-бромэтил)-2,3-дигидрофуро/3,2-с/хинолинов (XI—XVI) с указанными нуклеофилами получают 2-(1-замещенные этил)-4-метилфуро/3,2-с/хинолины (XVII—L).

Реакция осуществляется нагреванием 2-(1-хлор-1-бромэтил)-4-метил-2,3-дигидрофуро/3,2-с/хинолинов (XI—XVI) с двукратным количеством алкоголятов соответствующих спиртов, с диэтил- и дибутил-аминами в среде диметилформамида или в водно-спиртовом растворе щелочи. Продукты получают с высокими выходами.

По-видимому, на первой стадии, как и в предыдущих случаях, под действием нуклеофила происходит отщепление бромистого водорода с образованием экзэтилиденной группы, с одновременным β-перемещением протона, т. е. ароматизацией полученных соединений. Далее происходит нуклеофильное замещение второго атома галогена. Можно предполагать, что из-за большой скорости этой реакции выделить промежуточно образующиеся 2-(1-галогенэтил)-4-метилфуро/3,2-с/хинолины в свободном виде невозможно.

Строение полученных соединений доказано на основании данных ПМР спектров. У исходных дигидрофуорохинолинов (I—V и XI—XVI) в положении С₂ имеется единственный протон с соответствующими сигналами 5,18 м и 5,18 т, которые исчезают в продуктах реакции—фуорохинолинах XVIII,—L. При этом метиленовая группа (CH₂) в третьем положении превращается в метиновую группу (CH) с сигналом 6,6—7,0 с.

Экспериментальная часть

ПМР спектры сняты на приборе „Varian“ или „Hitachi-Perkin-Elmer R-20B“ в четыреххлористом углероде или хлороформе с внутренним стандартом ТМС. Чистота полученных соединений установлена методом ТСХ (на окиси алюминия II степени активности, проявитель—пары йода).

2,4-Диметил/3,2-с/хинолины (VI—X). К раствору 0,01 моля соответствующего 2-бромметил-4-метил-2,3-дигидрофуро/3,2-с/хинолина (I—V) в 30 мл спирта прибавляют 0,8 г (0,02 моля) гидроксида натрия, растворенного в 10 мл воды. Реакционную смесь кипятят на водяной бане 2 ч, затем спирт отгоняют, осадок обрабатывают водой и перекристаллизовывают из гексана или четыреххлористого углерода (табл. 1). ПМР спектр, VIII, δ , м. д.: 2,2 с (3H, CH₃); 2,52 с (3H, NCCN₃); 4,00 с (3H, OCH₃); 6,65 с (H, CH); 7,37—7,78 м (3H, аром.).

Таблица 1

2,4-Диметилфуро/3,2-с/хинолины (I—X)

Соединение	R	Выход %	Т. пл., °C	R _f	Гайд но. %			Гычислено, %		
					C	H	N	C	H	N
VI	6-CH ₃	95	72—73	0,67*	79,43	6,33	6,76	79,62	6,16	6,64
VII	8-CH ₃	93	80—81	0,6 *	79,75	6,20	6,51	79,62	6,16	6,64
VIII	6-OCH ₃	94	115	0,56*	73,80	5,93	6,10	73,99	5,77	6,17
IX	8-OCH ₃	95	95—96	0,5 *	74,06	5,86	6,21	73,99	5,77	6,17
X	8-COOH	83	320	0,48**	69,58	4,39	5,98	69,71	4,62	5,81

В системе * хлороформ—гексан, 1:2. ** хлороформ—спирт, 1:1.

2-(1-Алкоксиэтил)-4-метилфуро/3,2-с/хинолины (XVIII—XXV, XXVII—XXXIV, XXXVI—XLI). К алкоголяту натрия, полученному из 50 мл соответствующего абс. спирта и 0,46 г (0,002 моля) металлического натрия, прибавляют 0,01 моля соединений XI—XVI. Смесь нагревают на водяной бане 2 ч, затем спирт отгоняют, к остатку добавляют воду, полученный раствор экстрагируют хлороформом. После удаления хлороформа получают XVIII—XXV, XXVII—XXXIV, XXXVI—XLI (табл. 2). Данные ПМР спектров приведены в таблице.

2-(1-Оксиэтил)-4-метилфуро/3,2-с/хинолины: (XVII, XXVI, XXXV). Аналогично предыдущему из 0,01 моля дигидрофуорохинолинов XI—XVI в 0,02 моля спиртово-водного раствора щелочи получают XVII, XXVI, XXXV (табл. 2). Выделение и очистку продуктов проводят, как указано выше. ПМР спектр, XXXV, δ , м. д.: 1,60 д (3H, CH₃); 2,75 с (3H, CH₃); 3,80 д (H, OH); 4,45 кв (H, CH); 6,60 с (H, CH); 7,8—8,0 м (3H, аром.).

2-(1-Диэтиламиноэтил)- и 2-(1-дибутиламиноэтил)-4-метилфуро/3,2-с/хинолины (XLII—L). К раствору 0,01 моля соответствующего

димидрофуорохинолина XI—XVI в 30 мл ДМФА прибавляют 0,02 моля диалкиламина и кипятят 2 ч. Затем ДМФА отгоняют под низким давлением. Остаток растворяют в воде, подщелачивают раствор и выделившийся маслянистый слой экстрагируют хлороформом. После удаления хлороформа продукт остается в виде масла (табл. 3). ПМР спектр XLII, δ , м. д.: 1,05 т (6H, 2CH₃); 1,45 д (3H, CH₃); 2,20 с (3H, CH₃); 2,55 кв (4H, 2CH₂); 2,72 с (3H, CH₃); 4,13 кв (H, CH—CH₃); 6,45 с (H, CH); 7,4—7,9 м (3H, аром.). ПМР спектр XLVIII, δ , м. д.: 0,64 т (6H, 2CH₃); 1,0 м (8H, 4CH₂); 1,51 д (3H, CH₃); 2,42 т (4H, 2CH₂); 2,80 с (3H, CH₃); 3,44 с (3H, OCH₃); 4,90 кв (H, CH—CH₃); 6,35 с (H, CH); 7,3—7,8 м (3H, аром.).

Таблица 2

2-(1-Оксэтил)- и 2-(1-алкоксэтил)-4-метилфуоро/3,2-с/хинолины (XVIII—XLI)

Соединение	R	Ni	Выход, %	Т. пл., °С гидрохлорид	R _f	Найдено, %			Вычислено, %		
						C	H	N	C	H	N
XVII	6-CH ₃	OH	89	118—119	0,52	74,87	6,43	5,68	74,69	6,22	5,81
XVIII	.	OCH ₃	94	100—101	0,70	75,17	6,59	5,51	75,29	6,67	5,49
XIX	.	OC ₂ H ₅	92	79—80	0,65	75,96	7,18	5,13	75,83	7,06	5,20
XX	.	OC ₃ H ₇	88	74—75	0,55	76,21	7,53	4,89	76,32	7,42	4,94
XXI	.	OC ₄ H ₉	90	89—90	0,63	76,40	7,49	5,03	76,32	7,42	4,94
XXII	.	OC ₅ H ₁₁	91	97—98	0,72	76,89	7,90	4,63	76,77	7,74	4,71
XXIII	.	OC ₆ H ₁₃	87	84—85	0,61	76,69	7,83	4,82	76,77	7,71	4,71
XXIV	.	OC ₇ H ₁₅	9	110—111	0,68	77,08	8,13	4,42	77,17	8,04	4,50
XXV	.	OC ₈ H ₁₇	87	91—92	0,56	77,25	7,95	1,59	77,17	8,04	4,50
XXVI	8-CH ₃	OH	83	130—131	0,50	74,86	6,38	6,02	74,69	6,22	5,81
XXVII	.	OCH ₃	84	87—88	0,68	75,33	6,75	5,67	75,29	6,67	5,49
XXVIII	.	OC ₂ H ₅	93	70—71	0,70	75,9	6,93	5,14	75,83	7,06	5,20
XXIX	.	OC ₃ H ₇	91	102—103	0,65	76,39	7,61	4,87	76,32	7,42	4,94
XXX	.	OC ₄ H ₉	92	109—110	0,59	75,43	7,55	5,03	76,32	7,42	4,96
XXXI	.	OC ₅ H ₁₁	87	90—91	0,51	76,85	7,68	4,80	76,77	7,74	4,71
XXXII	.	OC ₆ H ₁₃	90	98—99	0,67	76,63	7,83	4,42	76,77	7,74	4,71
XXXIII	.	OC ₇ H ₁₅	81	75—76	0,58	77,33	7,97	4,39	77,17	8,04	4,50
XXXIV	.	OC ₈ H ₁₇	89	80—81	0,52	77,28	8,14	4,61	77,17	8,04	4,50
XXXV	6-Cl	OH	87	108—109	0,58	64,34	4,71	5,23	64,13	4,59	5,35
XXXVI	.	OCH ₃	86	99—100	0,41	65,27	5,29	4,97	65,34	5,08	5,08
XXXVII	.	OC ₂ H ₅	91	92—93	0,43	67,41	6,05	4,60	67,22	5,93	4,61
XXXVIII	.	OC ₃ H ₇	86	103—104	0,40	68,31	6,42	4,39	68,03	6,30	4,41
XXXIX	.	OC ₄ H ₉	88	119—120	0,46	68,25	6,07	4,48	68,03	6,30	4,41
XL	.	OC ₅ H ₁₁	90	101—102	0,49	69,03	6,91	4,29	68,78	6,64	4,22
XLI	.	OC ₆ H ₁₃	87	86—87	0,51	68,97	6,85	4,37	68,78	6,64	4,22

* В системе хлороформ — петр лейный эфир 1 : 1.

INTERACTION OF 2-(1-HALOGENALKYL)FURO-3,2-c QUINOLINES WITH NUCLEOPHILES

L. V. GYULBUDAGHIAN, I. L. ALEKSANIAN and A. A. AVETISSIAN

2,4-Dimethyl and 2-(1-nucleophilethyl)-4-methylfuro/3,2-c quinolines have been synthesized by the interaction of 2-bromomethyl- and 2-(1-chloro-1-bromoethyl)-4-methyl-2,3-dihydrofuro/3,2-c quinolines with the corresponding nucleophiles.

Л И Т Е Р А Т У Р А

1. Гюльбудагян Л. В., Алексанян И. Л., Ионов И. Д., Шайдров В. В. — Хим.-фарм. ж., 1983, т. 17, № 9, с. 1072.
2. Гюльбудагян Л. В., Алексанян И. Л. — Арм. хим. ж., 1989, т. 42, № 5, с. 334.

Армянский химический журнал, т. 43, № 9, стр. 592—597 (1990 г.)

УДК 547.2.533+547.281+547.2882

АЛКИЛИРОВАНИЕ ИЗОБУТИЛИДЕНБЕНЗИЛАМИНА БУТАДИЕНОМ

А. Н. ГЕОЛЕЦЯН, А. Ц. КАЗАРЯН, Э. А. ГРИГОРЯН,
С. К. АКОПЯН и Г. Т. МАРТИРОСЯН

Научно-производственное объединение «Наирит», Ереван,
Ереванский государственный медицинский институт

Поступило 24 V 1989

Изучено алкилирование изобутилиденбензиламина бутадиеном в присутствии каталитических количеств натрия в бензоле и тетрагидрофуране. Показано, что в основном имеет место 3+2 циклоалкилирование с образованием производных пирролидина и продуктов имин-иминной изомеризации, N-алкилирования образовавшихся пирролидинов.

Табл. 2, библиограф. ссылок 4.

Ранее нами было показано, что алкилирование изобутилиденбензиламина (I) стиолом и изопреном приводит к образованию производных пирролидина [1, 2].

В настоящем сообщении приводятся данные по алкилированию соединения I бутадиеном в присутствии каталитических количеств натрия в бензоле и тетрагидрофуране (ТГФ).

Установлено, что при взаимодействии соединения I с бутадиеном в бензоле в присутствии каталитических количеств натрия при 80° образуется смесь продуктов: α-С-алкилирования—2,2-диметилгексен-4-илиденбензиламин (II), продукта имин-иминной изомеризации II—бензилиден-2,2-диметилгексен-4-иламин (III), продуктов анионного 3+2 циклоприсоединения: 2-изопропил-3-винил-5-фенилпирролидин (IV), 2-(2,2-диметил)пентен-3-ил-3-винил-5-фенилпирролидин (V), N-бутен-2-ил-2-изопропил-3-винил-5-фенилпирролидин (VI), 2-изопропил-