XXIII, № 1, 1970

УДК 547.415.1

### НЕКОТОРЫЕ СИНТЕЗЫ НА ОСНОВЕ 4-АЛКОКСИБЕНЗИЛ-И 4-АЛКОКСИФЕНИЛАМИНОВ

м. А. ИРАДЯН, Л. В. МИНАСЯН и А. А. АРОЯН

Институт тонкой органической химии АН Армянской ССР

Поступило 1 VIII 1969

С целью испытания антигистаминных свойств синтезированы тетразамещенные этилен- и пропилендиамины, содержащие 4-алкоксифенильные и 4-алкоксибензильные радикалы и производные имидазолина.

Табл. 3, библ. ссылок 9.

На примере неоантергана [1] и неогетерамина [2] показано, что введение метоксильного остатка в ароматические радикалы тетразамещенных этилендиаминов повышает антигистаминную активность. В литературе нет данных о синтезе соединений, содержащих алкоксильные группы в обоих ароматических кольцах. Исходя из этого было интересно испытать на антигистаминную активность тетразамещенные этилендиамины I, содержащие небольшие алкоксильные радикалы в обоих бензольных ядрах. Чтобы проследить за изменением активности с увеличением числа метиленовых групп боковой цепи, получено также производное пропилендиамина II.

Помимо этого, синтезированы соединения III и IV, относящиеся к той группе антигистаминных веществ, у которых боковая дналкиламино-этильная цепь заменена 2-имидазолином.

Соединения III являются алкоксильными производными антигистаминного препарата антистина — 2-(N-фенил-N-бензиламино)метилимидаволина [3].

Соединения I синтезированы конденсацией N-4-алкоксибензил-4'алкоксифениламинов V с диалкиламиноэтилхлоридами в присутствии

амида натрия в среде абсолютного бензола.

RO 
$$CH_2$$
+ CICH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>NR<sub>2</sub>  $NaNH_2$ 

R'O NH

Исходные вторичные амины V получены взаимодействием 4-алкоксибензилхлоридов [4] с 4-алкокспанилинами. При хроматографировании в тонком слое окиси алюминия тетразамещенные этилендиамины I и вторичные амины V дают одно пятно. Система растворителей: абсолютный эфир-петролейный эфир, 2:1 и 1:1.

Тетразамещенный пропилендиамин II синтезирован по схеме:

4-Метоксибензил-4'-метоксифениламин конденсируется с акрилонитрилом в среде уксусной кислоты и дает VI с 70% выходом. Восстановлением β-цианэтильного производного VI алюмогидридом лития в среде абсолютного эфира получен замещенный пропилендиамин VII. По реакции Эшфайлера [3], действием на VII муравьиной кислоты и формалина синтезировано II с 40,4% выходом.

2-Имидазолины III получены взаимодействием вторичных аминов V с гидрохлоридом 2-хлорметилимидазолина в абсолютном этаноле

Они представляют собой белые кристаллические вещества, плохо растворимые в метаноле, не растворимые в воде и эфире.

11 + 11

Гидрохлорид 2-хлорметилимидазолина получен по прописи Кларера и Уреха [6] с выходом в  $32^{0}/_{0}$ .

$$CICH_{2}CONH_{2} \xrightarrow{P_{2}O_{5}} CICH_{2}CN \xrightarrow{C_{2}H_{5}OH, HCI} CICH_{2}C \xrightarrow{OC_{2}H_{5}} \xrightarrow{H_{1}NCH_{2}CH_{2}NH_{2}} VIII$$

Соединение IV получено взаимодействием гидрохлорида IX и безводного этилендиамина в среде абсолютного этанола; выход 24,5%.

VI 
$$C_3H_3OH$$
, HCI  $CH_3O$   $CH_2$   $CH_3O$   $CH_2$   $CH_2CH_2CH_2C$   $OC_2H_5$   $OC_2H_5$ 

Гидрохлорид этилового иминоэфира N-4-метоксибензил-N-4'-метоксифенил-B-аминопропионовой кислоты IX получен действием на эквимолекулярную смесь нитрила VI и абсолютного этанола сухим хлористым водородом до насыщения в среде абсолютного эфира с выходом 45,4%0.

# Экспериментальная часть

4-Алкоксибензил-4'-алкоксифениламины (V). Смесь 0,8 моля 4-алкоксианилина [9] и 0,2 моля 4-алкоксибензилхлорида нагревают 6—8 часов (в случае 4-анизидина в качестве среды взято 150 мл абсолютного бензола). Затем добавляют 100 мл 10%-ного едкого натра. Выделившийся маслянистый слой отделяют, а водный экстрагируют эфиром. Последний присоединяют к основному продукту и высушивают над прокаленным сернокислым натрием. После отгонки растворителя остаток перегоняют в вакууме (табл. 1).

| RO CH <sub>2</sub> NH OR'   |      |             |                     |               |  |         |         |         |        |        |        |               |
|---|------|-------------|---------------------|---------------|--|---------|---------|---------|--------|--------|--------|---------------|
| R   | R'   | Beixol, 0/0 | Т. кип.,<br>°С/леле | Т. пл.,<br>°С | Молек  | пайденс | вычис-  | найдено | зычис- | айдено | Вычис- | Т. пл. гидрэ- |
| CH <sub>3</sub> * C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> CH <sub>3</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> | C.H. | 70.4        | 189—191/1           | 64 - 65       | C <sub>15</sub> H <sub>17</sub> NO <sub>2</sub><br>C <sub>16</sub> H <sub>19</sub> NO <sub>3</sub><br>C <sub>16</sub> H <sub>19</sub> NO <sub>2</sub><br>C <sub>17</sub> H <sub>21</sub> NO <sub>2</sub> |         | 1, 1,07 | 441     | 7,47   | 5,40   | 5.44   | 148 - 149     |

<sup>\*</sup> По литературным данным [7], т. пл. 97—99°, [8] т. пл. 94—95°

N-4-Алкоксибензил-N-4'-алкоксифенил-N', N'-диалкилэтилендиамины (I). К смеси 60 мл абсолютного бензола, 6,2 г (0,16 моля) измельченного амида натрия, 0,06 моля 4-алкоксибензил-4'-алкоксифениламина при перемешивании прикапывают 0,1 моля свежеперегнанного диалкиламиноэтилхлорида. Смесь перемешивают и нагревают на водяной бане 8—10 часов. По охлаждении из капельной воронки осторожно приливают 30 мл воды, отделяют бензольный слой, а водный экстрагируют бензолом. Бензольные экстракты высушивают над прокаленным сернокислым натрием, отгоняют растворитель и остаток перегоняют в вакууме (табл. 2).

N- $\beta$ - $\mu$ ианэтил-N-4-метоксибензил-N-4-метоксифениламин (VI). Смесь 12,1 г (0,05 моля) N-4-метоксибензил-N-4-метоксифениламина, 5,3 г (0,1 моль) акрилонитрила и 15 мл уксусной кислоты нагревают на сплаве Вуда при 120—125° в течение 6—7 часов. Отгоняют избыток акрилонитрила и уксусной кислоты, остаток перегоняют в вакууме. Выход 10,3 г (70%); т. кип. 224—226°/1 мм;  $d_4^{20}$  1,1453;  $n_D^{20}$  1,5870. М $R_D$  найдено 86,97, вычислено 86,62. Найдено %: С 73,25; H 7,02; N 9,22.  $C_{18}H_{20}N_2O_2$ . Вычислено %: С 72,95; H 6,80; N 9,46.

N-4-Метоксибензил-N-4-метоксифенилпропилендиамин (VII). К 5,2 г (0,13 моля) литийалюмогидрида в 100 мл абсолютного эфира при охлаждении прикапывают 20 г (0,067 моля)  $N-\beta$ -цианэтил-N-4-метоксифениламина в 150 мл абсолютного эфира. Смесь нагревают в течение 24 часов, после чего добавляют 30 мл воды, отделяют эфирный слой и сущат над прокаленным сернокислым натрием. После отгонки растворителя остаток перегоняют в вакууме. Выход 13 г (64,6%); т. кип. 215-216% мм;  $d_4^{20}$  1,1160;  $n_D^{20}$  1,5908. М $R_D$  найдено 91,30, вычислено 90,29. Найдено %: С 71,84; H 8,17;  $MR_D$  найдено 91,30, вычислено %: С 71,96; H 8,05; N 9,32.

N-4-Метоксибензил - N-4'-метоксифенил-N', N'-диметилпропилендиамин (II). К 9,2 мл  $85^0/_0$ -ной муравьиной кислоты при охлаждении приливают 12 г (0,04 моля) N-4-метоксибензил-N-4'-метоксифениппропилендиамина и затем 17,3 мл формалина. Кипятят 8 часов,
добавляют 42 мл 4 н соляной кислоты, отгоняют большую часть растворителя и остаток обрабатывают  $30^0/_0$ -ным раствором едкого натра
створителя и остаток обрабатывают  $30^0/_0$ -ным раствором и эфирные выдо щелочной реакции. Дважды экстрагируют эфиром и эфирные вытяжки сущат над прокаленным сернокислым натрием. После отгонки
тяжки сущат над прокаленным сернокислым натрием. После отгонки
растворителя остаток перегоняют в вакууме. Выход 5,2 г  $(40^0/_0)$ ;
растворителя остаток перегоняют в вакууме. Выход 5,2 г  $(40^0/_0)$ ;
т. кип.  $219-221^\circ/1$  мм;  $d_4^{30}$  1,0772;  $n_0^{20}$  1,5696. М $R_D$  найдено 99,98, вычислено 100,04. Найдено  $0/_0$ : С 72,94; Н 8,61; N 8,31.  $C_{20}H_{28}N_2O_2$ . Вычислено  $0/_0$ : С 73,13; Н 8,58; N 8,52.

Гидрохлориды 2-(N-4-алкоксибензил-4'-алкоксифениламино)мепилимидазолинов (III). Смесь 0,01 моля 4-алкоксибензил-4'-алкоксифениламина, 1,55 г (0,01 моля) гидрохлорида 2-хлорметилимидазолина и 20 мл абсолютного этанола нагревают на водяной бане в течение и 20 мл абсолютного этанола часть растворителя и добавляют 50 мл 7—8 часов. Затем отгоняют часть растворителя и добавляют 50 мл

| CH,   | ₽                                  |
|---|------------------------------------|
| CH3<br>CH3<br>CH3<br>CH3<br>CH3   | R                                  |
| CH <sub>3</sub>   | R"                                 |
| 67, 0<br>58, 4<br>66, 5<br>65, 0<br>59, 5<br>60, 3  | Выход, <sup>0</sup> / <sub>0</sub> |
| 199-201/1<br>203-205/1<br>206-208/1<br>206-208/1<br>208-210/1<br>204-206/1<br>208-210/1<br>209-211/1  | Т. кип.,<br>°С/мм                  |
| C <sub>19</sub> H <sub>26</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub><br>C <sub>20</sub> H <sub>28</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub><br>C <sub>20</sub> H <sub>28</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub><br>C <sub>21</sub> H <sub>30</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub><br>C <sub>21</sub> H <sub>30</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub><br>C <sub>22</sub> H <sub>32</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub><br>C <sub>22</sub> H <sub>32</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub><br>C <sub>23</sub> H <sub>34</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub><br>C <sub>23</sub> H <sub>34</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub> | Молекулярная<br>формула            |
| 1,0662<br>1,0628<br>1,0540<br>1,0511<br>1,0507<br>1,0347<br>1,0423<br>1,0523  | d <sup>20</sup>                    |
| 1,5748<br>1,5678<br>1,5625<br>1,5618<br>1,5608<br>1,5542<br>1,5580<br>1,5531  | 30 m                               |
| 94, 48<br>101,03<br>101,14<br>105,64<br>105,52<br>110,45<br>1110,27   | наплено                            |
| 95,43<br>100,04<br>100,04<br>104,66<br>104,66<br>109,28<br>109,28   | вычислено                          |
| 72, 27<br>72, 99<br>73, 36<br>73, 52<br>74, 33<br>74, 33  | найдено                            |
| 72,57<br>73,13<br>73,13<br>73,67<br>74,12<br>74,12<br>74,52   | вычис-                             |
| 8, 20<br>8, 64<br>8, 85<br>9, 04<br>9, 33<br>9, 33  | найдено                            |
| 8, 33<br>8, 59<br>8, 83<br>9, 04<br>9, 04   | вычис-                             |
| 8 52<br>8 49<br>8 25<br>8 40<br>8 12<br>8 18  | найдено                            |
| 8, 90<br>8, 53<br>8, 53<br>8, 53<br>8, 18<br>7, 85<br>7, 85   | вычис-                             |
| 129 — 130<br>125 — 126<br>128 — 129<br>118 — 119  | Т. пл. гилро-<br>хлорида,          |

ROCCH<sub>2</sub>
ROCCH<sub>3</sub>CH<sub>3</sub>NR<sub>2</sub>

Таблица 2

абсолютного эфира. Выпавшие кристаллы фильтруют и для удаления гидрохлорида непрореагировавшего амина промывают теплой (40-45°) водон (табл. 3).

Таблица 3

| 1   | R'   | Buxon, 0/0  | Т. пл.,<br>°С | Молекулярная<br>формула | А нализ. 0/0 |       |       |               |         |       |         |       |  |
|---|--|-------------|---------------|-------------------------|--------------|-------|-------|---------------|---------|-------|---------|-------|--|
| R   |  |             |               |                         | (            |       | I     | 1             | N       |       | CI      |       |  |
|   |  |             |               |                         | 0            | A.    | 01    | 5. 1          | ОН      |       | 0       |       |  |
|   |  |             |               |                         | наплено      | вычис | ілепо | вычис<br>лено | найедно | 0     | найдено | Вычис |  |
|   |  |             |               |                         | 123          | вы    | Hai   | Вычн          | ııai    | BIN   | най     | RENTE |  |
|   | 100  | 1           |               |                         |              |       |       |               |         |       |         |       |  |
| CH <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> | CH <sub>3</sub><br>C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> |             | 210 211       | C19H24CIN3O2            | 63,22        | 63,06 | 6,47  | 6,68          | 11,33   | 11,61 | 9,94    | 9,79  |  |
|   |  |             | 215-216       |                         | 63,57        | 63,90 | 6,67  | 6,97          | 11,56   | 11,19 | 9,17    | 9,43  |  |
|   |  |             | 229-230       |                         | 63,91        | 63,90 |       |               |         |       |         |       |  |
|   |  | 35,2202-204 |               | 64,39                   | 64,68        | 7,61  | 7,23  | 10,51         | 10,71   | 8,72  | 9,09    |       |  |
|   |  | 00,2        | 202           |                         |              |       |       |               | - 3     |       |         |       |  |

Гидрохлорид этилового иминоэфира β-(N-4'-метоксибензил-N--4'-метоксифенил)аминопропионовой кислоты (ІХ). В смесь 7,1 г (0,С24 моля) N-β-цианэтил-N-4-метоксибензил-N-4 -метоксифениламина, 1,1 г (0,024 моля) абсолютного этанола и 20 мл абсолютного эфира при охлаждении водой пропускают ток сухого хлористого водорода до насыщения. Раствор оставляют на ночь. Затем отгоняют часть растворителя и к остатку добавляют абсолютный ацетон. Выпавшие кристаллы фильтруют и перекристаллизовывают из абсолютного ацетона. Выход 4,1 г (45,4%), т. пл. 140—141 (с разложением). Найдено °/<sub>0</sub>: С 63,83; Н 6,97; N 7,65. С 20 Н N O C I. Вычислено °/<sub>0</sub>: С 63,40;

H 7,19; N 7,40.

Гидрохлорид 2-(N·4-метоксибензил-N-4'-метоксифениламино)этилимидазолина (IV). Смесь 3,7 г (0,01 моля) гидрохлорида этилового иминоэфира 3-(N-4-метоксибензил-N-4'-метоксифенил)аминопропноновой кислоты, 0,6 г (0,01 моля) безводного этилендиамина и 20 мл абсолютного этанола нагревают в течение 6—8 часов. Затем в смесь пропускают ток сухого хлористого водорода до кислой реакции. Гидрохлорид этилендиамина отфильтровывают, выпаривают часть фильтрата, выпавший осадок отфильтровывают и перекристаллизовывают из абсолютного этанола. Выход 0,9 г (24,5%); т. ил. 179—180°. Найдено <sup>0</sup>/<sub>0</sub>: С 63,84; Н 6,63; N 11,30; С1 9,80. С<sub>20</sub>Н<sub>26</sub>N<sub>3</sub>O<sub>2</sub>С1. Вычислено %: С 63,90; Н 6,97; N 11,19; С1 9,43.

# ՄԻ ՔԱՆԻ ՍԻՆԹԵԶՆԵՐ 4–ԱԼԿՕՔՍԻՐԵՆՉԻԼ – Իվ 4–ԱԼԿՕՔՍԻՖԵՆԻԼԱՄԻՆՆԵՐԻ ՀԻՄԱՆ ՎՐԱ

Մ. Ա. ԻՐԱԴՅԱՆ, Լ. Վ. ՄԻՆԱՍՅԱՆ և Հ. Ա. ՀԱՐՈՅԱՆ

## U d din din c d

արմարանվաց բնինրը» ը տեստինըրդվույրըն և իսլիդամուն ացարմեանրի։ [գրոնվաց ըր դ֊անիօծոինըրընկը բ դ֊անիօծոիֆբրին իսլներ տահուրաիսն ճառա» Հակաչիսատղիրանիր չատիսներություններ և իսլիդամուն ացարմեանրի։

#### ЛИТЕРАТУРА

- D. Bovet, R. Horclois, F. Walthert, C. r. soc. biol., 138, 99 (1944); [C. A., 39, 3070\* (1945)].
- 2. H. L. Friedman, A. V. Tolstoouhov, пат. США 2465,865 (1949); [С. А., 43, 62244d (1949)].
- 3. R. Meter, K. Bucher, Experientia, 2, 140 (1946); [C. A., 40, 51345 (1946)]: R. Meter, Ann. N. Y. Acad. Sci., 50, 1161 (1950); [C. A., 44, 8541b (1950)].
- 4. А. Л. Миджоян, А. А. Ароян, Научные труды ЕГУ, 36, 21 (1952).
- 5. W. Eschweitler, Ber., 38, 880 (1905).
- 6. W. W. Klarer, E. Urech, Helv. Chim. Acta, 27, 1762 (1944).
- 7. J. Cusic, пат. США 2,772,289 (1956); [С. А., 52, 1288b (1958)].
- 8. M. Julia, J. Igolen, Bull. soc. chim. France, 1962, 1056.
- 9. А. А. Ароян, М. А. Ирадян, Арм. хим. ж., 22, 140 (1969).