#### ՎՎԺՄՎՈԵԹՎՈԶՔ ՄԱԵԹՎՈՑԺՐՍՎՈՐ ՎՄԱՑՍՍԵՍԻ ԱՊԱՅՐԱԿԻՄ ՆՎԵՌԻՇՈ

## HAЦИОНАЛЬНАЯ АКАДЕМИЯ НАУК РЕСПУБЛИКИ APMEHUЯ NATIONAL ACADEMY OF SCIENCES OF THE REPUBLIC OF ARMENIA

**Տայաստանի քիմիական հանդես** 

Химический журнал Армении 69, №3, 2016 Chemical Journal of Armenia

УДК 547.853.5.07

# СИНТЕЗ И ИЗУЧЕНИЕ АНТИОКСИДАНТНОЙ АКТИВНОСТИ МОНО- И ДИЗАМЕЩЕННЫХ ПРОИЗВОДНЫХ ДИАЗАБИЦИКЛОНОНАНОВ

## К. А. ГЕВОРКЯН, А. Д. АРУТЮНЯН, Г. Л. АРУТЮНЯН, Ж. М. БУНИАТЯН, Р. Е. МУРАДЯН, М. В. ГАЛСТЯН и С. П. ГАСПАРЯН

Научно-технологический центр органической и фармацевтической химии НАН Республики Армения
Институт тонкой органической химии им. А. Л. Мнджояна
Армения, 0014, Ереван, пр. Азатутян, 26
E-mail: g\_sahak@yahoo.com

Поступило 25 XI 2015

На основе 5,7-диметил-1,3-диазаадамантан-6-она синтезированы соответствующие моно- и дизамещенные диазабициклононаны. Согласно данным биологических испытаний, из синтезированных соединений лишь монометил- и моноизопропилдиазабициклононаны обладают слабой антиоксидантной активностью, а дизамещенные производные – прооксидантными свойствами.

Библ. ссылок 7.

Ранее нами был разработан легкодоступный метод синтеза монозамещенных 5,7-диметил-1,3-диазабициклононанов/3.3.1/ (биспидинов) с гидроксильной группой в положении 9 бициклононанового кольца [1]. Имеются многочисленные сообщения о строении симметричных бициклононанов [2-5], однако данные относительно биологических свойств как моно-, так и дизамещенных бициклононанов очень скудны. Известны лишь некоторые соединения, которые ингибируют тромбин *in vitro* в водно-буферном растворе и генерацию тромбина в плазме крови при миллимолярных концентрациях ингибитора, что может стать отправной точкой для синтеза новых антикоагулянтных препаратов на основе биспидиновых соединений [5].

С целью расширения спектра биологического действия подобных соединений нами синтезирован ряд моно- и дизамещенных диазабициклононанов[3.3.1] (биспидинов). В качестве исходного соединения ис-

пользован 5,7-диметил-1,3-диазаадамантанон-6 (1), на базе которого получены соответствующие четвертичные аммониевые соли с этильным, изопропильным, изобутильным, бензильным и фенилпропильным радикалами. При кипячении этих солей в спиртово-щелочной среде образуются биспидинолы 2-6 [1], которые и являлись исходными веществами для получения дизамещенных производных бициклононанов 14-20.

 $R^1 = C_2H_5$  (2);  $R^1 = iso \cdot C_3H_7$  (3);  $R^1 = iso \cdot C_4H_9$  (4);  $R^1 = CH_2C_6H_5$  (5);  $R^1 = (CH_2)_3C_6H_5$  (6);  $R^3 = C(O)CH_2CN$ , X = C=O (7);  $R^3 = C(O)H$ , X = C=O (8);  $R^3 = CH_3$ ,  $X = CH_2$  (9);  $R^3 = C(O)CH_2CN$ ,  $X = CH_2$  (10);  $R^3 = iso \cdot C_3H_7$ ,  $X = CH_2$  (11);

Синтезированы также монопродукты **7-11**, содержащие C=O или  $CH_2$  группу в положении 9 бициклононана. В отличие от соединений **7,8**, полученных из 5,7-диметил-1,3-диазаадамантан-6-она (1), монозамещенные производные **9-11** с  $CH_2$  группой синтезированы из гидразона

диазаадамантана  ${f 1}$  сплавлением с KOH и дальнейшим взаимодействием с  ${f R}^3$ Hal.

На основе диазаадамантанона 1 синтезирован диазабициклононан 12, который стал исходным соединением для получения монозамещенного бициклононана 13 и дизамещенных производных 21-23. Строение синтезированных соединений подтверждено данными элементного анализа, ИК- и ЯМР <sup>1</sup>Н спектров.

Антиоксидантную активность синтезированных соединений изучали в гомогенатах мозговой ткани крыс в опытах *in vitro*. Уровень липидных перекисей определяли в неферментативной системе окисления липидов по выходу конечного продукта малонового диальдегида, образующего с тиобарбитуровой кислотой комплексное соединение в виде розового хромогена. Интенсивность окраски регистрировали с учетом плотности оптического поглощения при длине волны 535 *нм*, что соответствовало количеству образовавшейся перекиси [6]. В качестве препарата сравнения был выбран известный антиоксидант — аскорбиновая кислота [7].

Исследования показали, что большинство соединений лишено антиоксидантного действия, и лишь единичные соединения подавляют процесс перекисного окисления липидов. Среди монозамещенных производных активными оказались 1,5-диметил-3-изопропил-9-гидрокси-3,7-диазабицикло[3.3.1]нонан (3),1,3,5-триметил-3,7-диазабицикло[3.3.1]нонан (9) и 1,5-диметил-3-изопропил-1,3-диазабицикло[3.3.1]нонан (11), которые подавляли процесс перекисного окисления на 21, 19 и 25%, соответственно (р < 0.05) в концентрации  $10^{-3}$  моль. Уменьшение концентрации указанных веществ приводит к уменьшению ингибирования процесса окисления липидов. Действие остальных соединений незначительно (в пределах 10%). При исследовании дизамещенных бициклононанов 14-21 обнаружено, что соединения в той же концентрации несколько увеличивают уровень малонового диальдегида, что свидетельствует о способности этих соединений повышать интенсивность перекисных реакций, проявляя прооксидантное действие.

### Экспериментальная часть

ИК-спектры сняты в вазелиновом масле на спектрофотометре "Nicolet Avatar 330 FT-IR", спектры ЯМР  $^1$ Н — на приборе "Varian Mercury-300" (300  $M\Gamma u$ ) в ДМСО- $d_6$  /  $CCl_4$  1/3, внутренний стандарт — ТМС. Ход реакции и чистоту веществ контролировали с помощью ТСХ на пластинках "Silufol UV-254" в системах бутанол—насыщ. NH $_3$  (A), пропанол—вода, 7:3 (B), хлороформ—ацетон, 2:1 (C).

**Монозамещенные бициклононаны 2-6,9,11,12** получены по методике [1].

5,7-Диметил-3-этил-9-гидрокси-3,7-диазабицикло[3.3.1]нонан (2). Выход 72%,  $R_f$  0.25 (A), т.па.125-126°C (этилацетат). ИК-спектр,  $\mathbf{v}$ ,  $\mathbf{c}\mathbf{m}^{-1}$ : 1569 (-NH деформ.); 3350 (ОН). Спектр ЯМР  $^1$ Н,  $\delta$ , м.д.,  $\Gamma \mu$ : 0.69 с (6H, 5-CH $_3$  и 7-CH $_3$ ); 1.04 т (3H, J=7.2, CH $_3$  этил); 2.18 к (2H, J=7.2, CH $_2$  этил); 2.28 дд. (2H, J=10.6, J=2.9, NCH $_2$ ); 2.33 ш.с (2H, NCH $_2$ ); 2.36 уш.д (2H, J=10.6, NCH $_2$ ); 2.70 уш.д (2H, J=13.6, NCH $_2$ ); 2.98 д (1H, J=4.8, OCH); 3.13 ш.с (1H, NH); 4.22 д (1H, J=4.8, OH). Найдено, %: С 66.82; H 11.30; N 14.29. С $_{11}$ Н $_{22}$ N $_2$ О. Вычислено,%: С 66.67; H 11.11; N 14.15.

**1,5-Диметил-3-изопропил-9-гидрокси-3,7-диазабицикло[3.3.1]нонан (3).** Выход 81%,  $R_f$  0.31 (основание, A), т.пл.140-141°C (изопропанол:бензол 1:1). ИК-спектр, v,  $c M^{-1}$ : 1596 (NH); 3350 (OH). Спектр ЯМР <sup>1</sup>H,  $\delta$ , м.д.,  $\Gamma \mu$ : 0.68 с (6H, 1-CH<sub>3</sub> и 5-CH<sub>3</sub>); 1.00 д (6H, J=12.0, J=6.5, CH<sub>3</sub> изопропил); 2.27 д (2H, J=10.5, NCH<sub>2</sub>); 2.34 уш.д (2H, J=13.5, NCH<sub>2</sub>); 2.49-2.58 м (3H, NCH<sub>2</sub> и CH изопропил); 2.70 д (2H, J=13.5, NCH<sub>2</sub>); 2.98 д (1H, J=4.2, OH); 3.25 ш.с (1H, NH); 4.21 д (1H, J=4.2, OCH). Найдено,%: С 6890; H 11.32; N 13.20. С<sub>12</sub>H<sub>24</sub>N<sub>2</sub>O. Вычислено,%: С 68.53; H 11.58; N 13.20.

**1,5-Диметил-3-изобутил-9-гидрокси-3,7-диазабицикло[3.3.1]нонан (4).** Выход 75%,  $R_f$  0.33 (A), т.пл.153-54°C (изопропанол:бензол 1:1). ИК-спектр, v,  $cw^{-1}$ : 1596 (NH); 3300 (OH). Спектр ЯМР  $^1$ Н,  $\delta$ , м.д.,  $\Gamma y$ : 0.68 c (6H, 1-CH $_3$  и 5-CH $_3$ ); 0.87 д (6H, J=6.3, CH $_3$  изобутил); 1.74-1.92 м (3H, NCH $_2$  и CH изобутил); 2.24-2.38 м ( 6H, NCH $_2$ ); 2.70 уш.д (2H, J=13.7, NCH $_2$ ); 2.99 с (1H, OCH); 3.01 ш.с (1H, NH); 4.23 ш.с (1H, OH). Найдено, %: С 69.39; Н 11.21; N 12.61.  $C_{13}H_{26}N_2O$ . Вычислено,%: С 69.02; Н 11.50; N 12.38.

**1,5-Диметил-3-бензил-9-гидрокси-1,3-диазабицикло[3.3.1]нонан (5).** Выход 61%,  $R_f$  0.7(В), т.пл.211-12°С (этанол). ИК-спектр, v,  $cM^{-1}$ : 1620 (аром); 3300 (NH); 3310 (NH); 3350 (OH). Спектр ЯМР  $^1$ Н,  $\delta$ , м.д.,  $\Gamma y$ : 0.68 с (6H, 24CH<sub>3</sub>); 2.29-2.42 м (6H, NCH<sub>2</sub>); 2.72 уш.д (2H, J=13.7, NCH<sub>2</sub>); 3.01 д (1H, J=4.8, OCH); 3.30 с (2H,  $CH_2$ C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>); 3.43 ш.с (1H, NH); 4.33 д (1H, J=4.8, OH); 7.15-7.30 м (5H,  $C_6$ H<sub>5</sub>). Найдено,%: C 73.52; H 9.51; N 10.43.  $C_{16}$ H<sub>24</sub>N<sub>2</sub>O. Вычислено, %: C 73.84; H 9.23; N 10.76.

**1,5-Диметил-3-цианацетил-9-оксо-1,3-диазабицикло[3.3.1]нонан (7).** Смесь 5 *ммолей* 1,5-диметил-3,7-диазабицикло-9-она (**12**) и 5 *ммолей* метилового эфира циануксусной кислоты в метаноле кипятили 3 ч. Осадок фильтровали, промывали холодным метанолом и перекристаллизовывали из

гексана. Выход 83%,  $R_f$  0.43(A), т.пл.149-150°С (гексан). ИК-спектр, v,  $c M^{-1}$ : 1710 (CO); 2263 (C N); 3341 (NH). Спектр ЯМР  $^1$ H,  $\delta$ , м.д.,  $\Gamma \psi$ : 0.86 с (3H) и 0.88 с (3H, 1-CH<sub>3</sub> и 5-CH<sub>3</sub>); 2.63-2.74 м (2H, NCH<sub>2</sub>); 2.65 ш.с (1H, NH); 2.84 уш.д (1H, J=13.7, NCH<sub>2</sub>); 3.20-3.30 м (2H, NCH<sub>2</sub>); 3.43 уш.д (1H, J=12.9, NCH<sub>2</sub>); 3.78 д (1H, J=18.5 CH<sub>2</sub>CN); 3.92 дд (1H, J=13.2, J=2.1, NCH<sub>2</sub>); 4.13 д (1H, J=18.5, NCH<sub>2</sub>); 4.60 дд (1H, J=13.4, J=2.1, NCH<sub>2</sub>). Найдено,%: С 61.42; H 8.81; N 19.23.  $C_{12}H_{17}N_3$ О. Вычислено,%: С 65.15; H 8.59; N 19.00.

**1,5-Диметил-3-формил-9-оксо-1,3-диазабицикло**[**3.3.1]нонан (8).** Смесь 5 ммолей 1,5-диметил-3,7-диазабицикло-9-она (**12**) и 5 ммолей хлораля в бензоле перемешивали при комнатной температуре 3 ч. Осадок фильтровали, промывали бензолом и перекристаллизовывали из гексана. Выход 85%,  $R_f$  0.42 (B), т.пл.110-111°C (гексан). ИК-спектр, v,  $c M^{-1}$ : 1440 (HC = O); 1710 (CO); 3300 (NH). Спектр ЯМР  $^1$ H,  $\delta$ , м.д.,  $\Gamma \psi$ : 0.89 c (3H, CH<sub>3</sub>); 0.90 c (3H, CH<sub>3</sub>); 2.65 ш.c (1H, NH); 2.68-2.79 м (2H, NCH<sub>2</sub>); 2.65 ш.c (1H, NH); 3.24 дд (2H, J = 13.3, J = 2.6, NCH<sub>2</sub>); 3.37 дд (1H, J = 13.3, J = 2.1, NCH<sub>2</sub>); 4.00 дд (1H, J = 13.0, J = 2.1, NCH<sub>2</sub>); 4.00 дд (1H, J = 13.0, J = 2.1, NCH<sub>2</sub>); 8.02 c (1H, CHO). Найдено, %: C 58.60; H 7.76; N 13.35.  $C_{12}H_{16}N_2O_2$ . Вычислено, %: C 58.25; H 12.62; N 13.59.

**1,3,5-Триметил-3,7-диазабицикло[3.3.1]нонан (9).** Выход 78%,  $R_f$  0.31 (A), т.па.34-35°С (гексан). ИК-спектр,  $\nu$ ,  $c M^{-I}$ : 1571, 3309 (NH). Спектр ЯМР  $^1$ Н,  $\delta$ , м.д.,  $\Gamma \mu$ : 0.70 с (6H, CH<sub>3</sub>); 1.08 дт (1H, J=12.0, J=2.6, CH<sub>2</sub>-9); 1.21 дт (1H, J=12.0, J=2.6, CH<sub>2</sub>-9); 1.73 дд (2H, J=11.1, J=3.0, NCH<sub>2</sub>); 2.06 с (3H, NCH<sub>3</sub>); 2.26 дд (2H, J=13.5, J=3.0, NCH<sub>2</sub>); 2.65 дд (2H, J=11.1, J=2.1, NCH<sub>2</sub>); 2.77 ш.с (2H, NCH<sub>2</sub>); 3.13 ш.с (1H, NH). Найдено, %: С 71.65; H 12.21; N 16.84. С<sub>10</sub>Н<sub>20</sub>N<sub>2</sub>. Вычислено, %: С 71.42; H 11.9; N 16.67.

**1,5-Диметил-3-цианацетил-3,7-диазабицикло[3.3.1]нонан** (**10**). Смесь 5 ммолей 1,5-диметил-3,7-диазабициклононана (**12**) и 5 ммолей метилового эфира циануксусной кислоты в метаноле кипятили 5 ч. Метанол отгоняли, осадок перекристаллизовывали из гексана. Выход 66%,  $R_f$  0.34 (A), т.пл.160-161°C (гексан). ИК-спектр, v,  $cm^{-l}$ : 1592 (NH); 2255 (C N). Спектр ЯМР  $^1$ Н,  $\delta$ , м.д.,  $\Gamma \mu$ : 0.95 с (3H) и 0.96 с (3H, 1-CH<sub>3</sub> и 5-CH<sub>3</sub>); 1.40 дд (1H, J = 12.9, J = 2.0, CH<sub>2</sub>); 1.50 дд (1H, J = 12.9, J = 2.0, CH<sub>2</sub>); 2.43 уш.д (1H, J = 13.3, NCH<sub>2</sub>); 2.65 уш.д (2H, J = 13.0, NCH<sub>2</sub>); 2.82 уш.д (1H, J = 12.4, NCH<sub>2</sub>); 3.01 уш.д (1H, J = 12.9, NCH<sub>2</sub>); 3.19 уш.д (1H, J = 12.4, NCH<sub>2</sub>); 3.60 уш.д (1H, J = 12.9, NCH<sub>2</sub>); 3.66 д (1H, J = 18.5, CH<sub>2</sub>CN); 4.03 д (1H, J = 18.5, CH<sub>2</sub>CN); 4.18 уш.д (1H, J = 13.3, NCH<sub>2</sub>); 5.10 ш.с (1H, NH). Найдено,%: C 61.55; H 7.44; N 18.08. C<sub>12</sub>H<sub>19</sub>N<sub>3</sub>O. Вычислено,%: C 61.27; H 7.23; N 17.87.

**1,5-Диметил-3-изопропил-1,3-диазабицикло[3.3.1]нонан (11).** Выход 68%,  $R_f$  0.38 (A), 3мм, 87,5 °C. ИК-спектр,  $\nu$ ,  $c M^{-J}$ : 1698 (NH); 3345 (NH); 3400 (OH). Спектр ЯМР  $^1$ Н,  $\delta$ , м.д.,  $\Gamma \mu$ : 0.69 с (6H, 1-CH $_3$  и 5-CH $_3$ ); 0.97 д (6H, J = 6.6, CH $_3$  изопропил); 1.12 дт (1H, J = 12.0, J = 2.5, CH $_2$ ); 1.25 дт (1H, J

= 12.0, J = 2.0, 9-CH<sub>2</sub>); 2.02 дд (2H, J = 11.0, J = 3.0, NCH<sub>2</sub>); 2.37 дд (2H, J = 13.5, J = 3.1, NCH<sub>2</sub>); 2.53 с (1H, NCH изопропил); 2.65 дд (2H, J = 11.0, J = 2.0, NCH<sub>2</sub>); 2.76 дд (2H, J = 13.5, J = 2.5, NCH<sub>2</sub>); 3.39 ш.с (1H, NH). Найдено,%: С 73.80; H 12.50; N 14.58.  $C_{12}H_{24}N_2$ . Вычислено,%: С 73.46; H 12.24; N 14.28.

**1,5-Диметил-3-монометоксиоксалил-9-оксо-3,7-диазабицикло[3.3.1]нонан** (13). К метанольному раствору 5 ммолей 1,5-диметил-9-оксо-3,7-диазабициклононана при комнатной температуре прибавляют 5 ммолей метанольного раствора диметилового эфира щавелевой кислоты. Через 30 мин образовавщийся осадок отфильтровывают, промывают холодным метанолом, сушат. Выход 60%,  $R_f$  0.65(B). Т.пл. 140-41°C (гексан). ИКспектр,  $\mathbf{v}$ ,  $\mathbf{cw}^{-1}$ : 1730-1710 (O=C-C=O);1759 (C=O); 3392 (NH). Спектр ЯМР  $^1$ H,  $\delta$ , м.д.,  $\Gamma \mathbf{u}$ : 0.88 c (3H, CH<sub>3</sub>); 0.93c (3H, CH<sub>3</sub>); 2.22 ш.c (1H, NH); 2.75 дд (1H,  $J=13.5, J=2.6, \mathrm{CH}_2$ ); 2.97 дд (1H,  $J=13.4, J=2.6, \mathrm{CH}_2$ ); 3.27-3.41 м (3H, CH<sub>2</sub>); 3.82 дд (1H,  $J=13.4, J=2.5, \mathrm{CH}_2$ ); 3.91 с (3H, OCH<sub>3</sub>); 4.60 дд (1H,  $J=13.4, J=2.6, \mathrm{CH}_2$ ). Найдено, %: C 56.91; H 7.34; N 11.35.  $\mathrm{C}_{12}\mathrm{H}_{18}\mathrm{N}_2\mathrm{O}_4$ . Вычислено, %: C 56.91; H 7.08; N 11.02.

Общая методика получения соединений 14-20. Метод А. К сухому бензольному раствору, содержащему 5 ммолей монозамещенного бициклононана 2-6, одновременно прикапывают по 5 ммолей соответствующего хлорангидрида и триэтиламина. Реакционную смесь нагревают 3-5 ч. Контроль проводили по ТСХ. Выпавший осадок фильтруют, промывают сухим бензолом. После удаления бензола остаток обрабатывают водой, сушат и перекристаллизовывают.

Общая методика получения соединений 22,23. Метод Б. К сухому бензольному раствору, содержащему 5 *ммолей* диазабициклононана, одновременно прикапывают 10 *ммолей* соответствующего хлоринангидрида и 10 *ммолей* триэтиламина. Реакционную смесь нагревают 3-5 ч. Контроль проводили по ТСХ. Обработка по методике А.

**1,3,5-Триметил-7(2'-индолил)-карбонил-9-гидроксо-3,7-диазабицик-ло[3.3.1]нонан (14).** Выход 65%,  $R_f$  0.80 (В), т.па.144-145°С (ДМФА). ИКспектр,  $\mathbf{v}$ ,  $\mathbf{c}\mathbf{m}^{-J}$ : 1547 (NH индол); 1620 (С=С); 3300 (ОН). Спектр ЯМР  $^1$ Н,  $\delta$ , м.д.,  $\Gamma \mathbf{u}$ : 0.85 с (6H, CH<sub>3</sub>); 2.05 уш.с (3H, CH<sub>3</sub>); 2.19-2.37 м (4H, CH<sub>2</sub>); 2.68-3.06 ш.с (2H, CH<sub>2</sub>); 3.13 д (1H, J=5.1, OCH); 4.44-4.58 ш.с (3H, CH<sub>2</sub> и ОН); 6.50 д (1H, J=1.5, =CH); 6.96 ддд (1H, J=7.8, J=7.0, J=1.1,  $C_6$ H<sub>4</sub>); 7.08 ддд (1H, J=8.2, J=7.0, J=1.1,  $C_6$ H<sub>4</sub>); 7.50 уш.д (1H, J=7.8,  $C_6$ H<sub>4</sub>); 11.16 уш.с (1H, NH). Найдено, %: С 70.00; H 7.50; N 12.61.  $C_{19}$ H<sub>25</sub>N<sub>3</sub>O<sub>2</sub>. Вычислено, %: С 69.72; H 7.64; N 12.84.

**1,5-Диметил-3-изопропил-7(3'-индолкарбонил)-9-гидрокси-3,7-диазаби- цикло[3.3.1]нонан (15).** Выход 63%,  $R_f$  0.76 (В), т.пл.191-192°С (ДМФА). ИКспектр, v,  $c M^{-1}$ : 1587 (NH индол); 1620 (С=С); 1735 (С=О); 3062 (ОН). 286

Спектр ЯМР <sup>1</sup>Н,  $\delta$ , м.д.,  $\Gamma \mu$ : 0.79 уш.с (6H, CH<sub>3</sub>); 0.95 д (6H, J=6.5, CH<sub>3</sub> изопропил); 2.2-4.4 очень ш.м.д. (9H, 4(CH<sub>2</sub>)CH изопропил); 3.11 д (1H, J=5.1, OCH); 4.37 д (1H, J=5.1, OH); 6.96-7.09 м (2H, C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>); 7.29 д (1H, J=2.6, CHNH); 7.36 уш.д (1H, J=7.8, C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>); 7.58 уш.д (1H, J=7.8, C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>); 11.10 уш.с (1H, NH). Найдено, %: C 60.50; H 7.30; N 12.73. C<sub>21</sub>H<sub>29</sub>N<sub>3</sub>O<sub>2</sub>. Вычислено, %: C 60.15; H 7.60; N 12.85.

**1,5-Диметил-3-(2',4'-дихлор)бензоил-7-фенпропил-9-гидроксо-3,7-диазабицикло[3.3.1]нонан (16).** Выход 67%,  $R_f$  0.77 (В), т.пл.134-135°С (ДМФА). ИКспектр, v,  $c w^{-J}$ :1584 (С=С); 1633 (С=О); 3398 (ОН). Спектр ЯМР  $^1$ Н,  $\delta$ , м.д.,  $\Gamma u$ : 0.83 с (3H) и 0.87с (3H, 2×CH<sub>3</sub>); 165-1.81 м (2H, CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>); 2.07-2.64 м (9H, CH<sub>2</sub>); 3.11 д (1H, J = 5.0, OCH); 3.11 уш.д (1H, J = 13.3, CH<sub>2</sub>); 3.84 уш.д (1H, J = 13.0, CH<sub>2</sub>); 3.86 д (1H, J = 15.9) и 3.89 д (1H, J = 15.9, CH<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>Cl<sub>2</sub>); 4.37 уш.д (1H, J = 13.3, CH<sub>2</sub>); 4.54 д (1H, J = 5.0, OH); 7.06-7.12 м (3H), 7.16-7.22 м (3H) и 7.28-7.32 м (2H, Ar-H). Найдено, %: С 65.89; H 6.90; N 5.69.  $C_{26}H_{32}Cl_2N_2O$ . Вычислено, %: С 65.68; H 6.73; N 5.89.

1,5-Диметил-3-бензил-7(3'-фталилацетил)-9-гидроксо-3,7-диазабицикло[3.3.1]нонан (17). Выход 66%,  $R_f$  0.78 (В), т.пл.198-199°С (ДМФА). ИКспектр, v,  $c M^{-1}$ :1649 (С=С); 1732 (С=О); 3429 (ОН). Спектр ЯМР  $^1$ Н,  $\delta$ , м.д.,  $\Gamma u$ : 0.81 с (3H) и 0.86 с (3H, 2×CH<sub>3</sub>); 2.23-2.43 м (4H, CH<sub>2</sub>); 2.55 уш. д (1H, J = 13.6, CH<sub>2</sub>); 3.13 дд (1H, J = 12.8, J = 1.7, CH<sub>2</sub>); 3.13 д (1H, J = 5.1, OCH); 3.33 д (1H, J = 12.9) и 3.35 д (1H, J = 12.9,  $CH_2$ C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>); 3.68 уш.д (1H, J = 13.0, CH<sub>2</sub>); 4.26 уш.д (1H, J = 13.6, CH<sub>2</sub>); 4.32 д (1H, J = 16.7) и 4.50 д (1H, J = 16.2, NCH<sub>2</sub>CO); 4.61 д (1H, J = 5.1, OH); 7.12-7.19 м (1H) и 7.24-7.31 м (4H, C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>); 7.79-7.85 м (2H) и 7.86-7.92 м (2H, C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>). Найдено, %: С 70.05; H 6.70; N 9.11. С<sub>26</sub>H<sub>29</sub>N<sub>3</sub>O<sub>4</sub>. Вычислено, %: С 69.79; H 6.48; N 9.39.

**1,5-Диметил-3-бензил-7(3'-индолилкарбонил)-9-гидроксо-3,7-диазабицикло[3.3.1]нонан (18).** Выход 90%,  $R_f$  0.6 (C), т.па. 115-116°C (ДМФА). ИКспектр, v,  $cm^{-1}$ : 1450 (NH индол); 1620 (C=C); 1710 (C=O); 3062 (OH). Спектр ЯМР  $^1$ Н,  $\delta$ , м.д.,  $\Gamma u$ : 0.85 c (6H, 2×CH<sub>3</sub>); 2.2 дд (2H, J=13.0, J=2.1, CH<sub>2</sub>N); 3.4 ш.с (6H, CH<sub>2</sub>N); 4.85 ш.с (2H, CH<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>); 7.20 м (5H, C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>); 7.25 дд (1H, J=8.2, J=7.0, C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>); 7.4 м (2H, C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>); 7.8 д (1H, J=5.3, =CH); 11.4 уш.с (1H, NH). Найдено,%: C 75.01; H 6.90; N 10.63. С<sub>25</sub>H<sub>27</sub>N<sub>3</sub>O<sub>2</sub>. Вычислено,%: C 74.81; H 6.73; N 10.47.

**1,5-Диметил-3-бензил-7-моноэтоксиоксалил-9-гидроксо-3,7-диазабицик-ло[3.3.1]нонан (19).** Выход 71%,  $R_f$  0.80 (В), т.па. 192-193°С (ДМФА). ИКспектр, v,  $cM^{-1}$ :1636 (С=С); 1741 (С=О); 3450 (ОН). Спектр ЯМР  $^{1}$ Н,  $\delta$ , м.д.,  $\Gamma$  $_{4}$ : 0.81 с (3H) и 0.82 с (3H, 2×CH<sub>3</sub>); 1.34 т (3H, J=7.1,  $CH_3$ CH<sub>2</sub>O); 2.16 дд (1H, J=10.7, J=2.0, OCH<sub>2</sub>); 2.24 уш. д (1H, J=10.7, CH<sub>2</sub>); 2.36 уш.с (1H, CH<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>); 2.53 дд (1H, J=12.8, J=2.0, CH<sub>2</sub>); 3.07 уш.д (1H, J=13.3, CH<sub>2</sub>); 3.09 д (1H, J=12.8, CH<sub>2</sub>); 3.12 д (1H, J=5.2, OCH); 3.34 дд (1H, J=13.3, J=1.8, CH<sub>2</sub>); 3.46 д (1H, J=12.8, CH<sub>2</sub>); 4.19 дд (1H, J=12.8, CH<sub>2</sub>);

= 13.3, J = 1.8,  $CH_2$ ); 4.21-4.38 м (2H,  $OCH_2$ ); 4.69 д (1H, J = 5.2, OH); 7.11-7.28 м (5H,  $C_6H_5$ ). Найдено,%: C 66.93; H 7.95; N 7.52.  $C_{20}H_{28}N_2O_4$ . Вычислено,%: C 66.66; H 7.77; N 7.77.

**1,5-Диметил-3-бензил-7(п-толуолсульфонил)-9-гидроксо-3,7-диазабицик-ло[3.3.1]нонан (20).** Выход 78%,  $R_f$  0.75 (В), т.па.130-131°С (этанол). ИКспектр, v,  $c M^{-1}$ : 1330-1310 (SO<sub>2</sub>); 1600 (C=C); 1710 (C=O). Спектр ЯМР  $^1$ Н,  $\delta$ , м.д.,  $\Gamma u$ : 0.85 с (6H, 2×CH<sub>3</sub>); 2.28 уш.д (2H, J=13.7, NCH<sub>2</sub>); 2.45 с (3H, C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CH<sub>3</sub>); 2.65 уш.д (2H, J=13.7, NCH<sub>2</sub>); 3.25 уш.д (2H, J=13.6, NCH<sub>2</sub>), 3.45 ш.с (2H, NCH<sub>2</sub>); 3.82 уш.д (2H, J=13.5, NCH<sub>2</sub>); 7.2-7.34 м (5H, Ar-H); 7.35-7.4 м (2H, Ar-H); 7.58-7.61 м (2H, Ar-H). Найдено, %: С 73.25; H 7.61; N 7.22.  $C_{23}H_{28}N_2O_3S$ . Вычислено, %: С 73.01; H 7.40; N 7.40.

**1,5-Диметил-3,7-диформил-9-оксо-3,7-диазабицикло**[3.3.1]нонан **(21).** К бензольному раствору 5 *ммолей* 1,5-диметил-3,7-диазабицикло/3.3.1/нонана прибавляют горячий раствор 10 *ммолей* сухового хлораля в бензоле. Смесь перемешивают 10 *мин* и оставляют на 2  $^{\prime}$ , осадок фильтруют, перекристаллизовывают бензолом. Выход 73%,  $R_f$  0.55 (В), т.пл. 120-121°C (бензол). ИК-спектр, v,  $c M^{-1}$ : 1440 (HC = O); 1710 (CO). Спектр ЯМР  $^{1}$ Н,  $\delta$ , м.д.,  $\Gamma u$ : 1.0 c (6H, 2×CH<sub>3</sub>); 2.68-2.80 м (2H, NCH<sub>2</sub>); 3.24 м (2H, NCH<sub>2</sub>); 4.00 дд (1H, J = 13.0, J = 2.1, NCH<sub>2</sub>); 4.51 м (2H, NCH<sub>2</sub>); 7.8 с (2H, CHO). Найдено, %: C 59.11; H 7.30; N 12.73.  $C_{11}H_{16}N_{2}O_{3}$ . Вычислено, %: C 58.92; H 7.14; N 12.5.

**1,5-Диметил-3,7-дицианацетил-9-оксо-3,7-диазабицикло[3.3.1]нонан** (22). Выход 65%,  $R_f$  0.65 (В), т.пл.177-178°С (этилацетат). ИК-спектр,  $\mathbf{v}$ ,  $\mathbf{c}\mathbf{w}^{-J}$ : 1710 (С=О), 2260 (С N). Спектр ЯМР  $^1$ Н,  $\delta$ , м.д.,  $\Gamma \mathbf{u}$ : 0.85 с (6H, 2×CH<sub>3</sub>); 2.61-2.72 м (2H, NCH<sub>2</sub>); 2.84 уш.д (1H, J=13.5, NCH<sub>2</sub>); 3.20-3.30 м (2H, NCH<sub>2</sub>); 3.42 уш.д (1H, J=12.9, NCH<sub>2</sub>); 3.78 уш.д (1H, J=18.5, CH<sub>2</sub>CN); 3.9 дд (1H, J=13.2, J=2.1 NCH<sub>2</sub>); 4.13 уш. д (1H, J=18.5, CH<sub>2</sub>CN); 4.60 дд (1H, J=13.4, J=2.1 NCH<sub>2</sub>). Найдено,%: С 56.35; H 6.80; N 20.40. С<sub>13</sub>Н<sub>18</sub>N<sub>4</sub>O<sub>3</sub>. Вычислено,%: С 56.12; H 6.47; N 20.17.

**1,5-Диметил-3,7(2'-индолилкарбонил)-9-оксо-3,7-диазабицикло[3.3.1]но- нан (23).** Выход 78%,  $R_f$  0.85 (В), т.пл.265°С (хлор.:ацетон, 2:1). ИК-спектр,  $\nu$ ,  $c M^{-1}$ : 1450 (NH индол); 1620 (С=С); 1730 (С=О). Спектр ЯМР  $^{-1}$ Н,  $\delta$ , м.д.,  $\Gamma \mu$ : 1.0 с (6H, 2×CH<sub>3</sub>); 3.3 уш.д (4H, J=7.8, CH<sub>2</sub>); 4.7 уш.д (4H, J=7.0); 6.99-7.18 м (4H,  $C_6$ H<sub>4</sub>); 7.4 уш.д (2H, J=7.0, =CH); 7.48 уш.д (2H, J=7.8,  $C_6$ H<sub>4</sub>); 7.53 ш.с (2H,  $C_6$ H<sub>4</sub>); 11.5 ш.с (2H, NH). Найдено, %: С 71.76; Н 5.90; N 12.60.  $C_{27}$ H<sub>26</sub>N<sub>4</sub>O<sub>3</sub>. Вычислено, %: С 71.52; Н 5.73; N 12.36.

#### ՄՈՆՈ- ԵՎ ԵՐԿՑԵՂԱԿԱԼՎԱԾ ԴԻԱԶԱԳԻՑԻԱՐԱՆՈՆՈՆՄԵՐԻ ՄԻՆԹԵԶԸ ԵՎ ՆՐԱՆՑ ՀԱԿԱԳՍԻԴԱՆՏԱՅԻՆ ՀԱՑԿՈՒՅԵՆ ԴՄՎՈԵԹՎՈՐՎՍԱՄԵՐԱՍԻՄԱՄԵՐԻ

Ք. Ա. ԳԵՎՈՐԳՅԱՆ, Ա. Դ. ՏԱՐՈՒԹՅՈՒՆՅԱՆ, Գ. Լ. ՏԱՐՈՒԹՅՈՒՆՅԱՆ, Ժ. Մ. ԲՈՒՆՒԱԹՅԱՆ, Ռ. Ե. ՄՈՒՐԱԴՅԱՆ, Մ. Վ. ԳԱԼՍՏՅԱՆ և Ս. Պ. ԳԱՍՊԱՐՅԱՆ

Սինթերվել են մոնո- և երկտեղակալված 1,5-դիմեթիլ-9-օջսո-, 1,5-դիմեթիլ-9-Հիդրօջսի- և 1.5-դիմեթիլ-3,7-դիազաբիցիկլո/3.3.1/նոնաններ։ Երկտեղակալված միացություններում տեղակալիչները կամ նմանատիպ են, կամ տարբեր։ Ուսումնասիրված են ստացված միացությունների Հակաօջսիդանտային Հատկությունները։ Մոնոտեղակալված բիցիկլոնոնանները թույլ Հակաօջսիդանտներ են, իսկ երկտեղակալվածները ցուցաբերում են պրոօջսիդանտ Հատկություն։

#### SYNTHESIS AND STUDY OF ANTIOXIDANT ACTIVITY OF MONO-AND DISUBSTITUTED DIAZABICYCLONONANES DERIVATIVES

K. A. GEVORKYAN, A. D. HARUTYUNYAN, G. L. HARUTYUNYAN, J. M. BUNIATYAN, R. E. MURADYAN, M. V. GALSTYAN and S. P. GASPARYAN

The Scientific and Technological Centre of Organic and Pharmaceutical Chemistry NAS RA

A. L. Mnjoyan Institute of Fine Organic Chemistry 26, Azatutyan Str., 0014, Yerevan, Armenia E-mail: g\_sahak@yahoo.com

Mono- and disubstituted 1,5-dimethyl-9-oxo-, 1,5-dimethyl-9-hydroxy- and 1,5-dimethyl-3,7-diazabicyclo/3.3.1/nonanes were synthesized. Study of antioxidant activity of synthesized compounds showed that the monosubstituted compounds monomethyland monoisopropyl-3,7-diazabicyclo/3.3.1/nonanes exhibited a low antioxidant activity. It was also established, that the disubstituted diazabicyclo/3.3.1/nonanes exhibited prooxidant activity under the same conditions.

#### ЛИТЕРАТУРА

- [1] Минасян Г.Г., Арутюнян А.Д., Адамян Г.Г., Агаджанян Ц.Е. // ХГС, 1994, №3, т.30, с. 401.
- [2] Карапетян А.А., Агаджанян Ц.Е., Арутюнян А.Д. // Журнал структурной химии, 1998, №1, т. 39, с. 175.
- [3] Вацадзе С.З., Семашко В.С., Маненкова М.Л., Зык Н.В. // Изв. РАН, сер. хим, 2007, т. 8, с. 1496.
- [4] Вацадзе С.З. Автореф. дисс. "Синтез и исследование конформационных комплексообразующих свойств производных диазаадамантана" канд. хим. наук, МГУ, 1995.
- [5] *Семашко В.С.* Автореф. дисс. "Раскрытие цикла 1,3-диазаадамантан-6-она как подходящий синтез новых функционализированных биспидинов" канд. хим. наук, МГУ, 2008.
- [6] *Владимиров Ю.А., Арчеков А.И.* // Перекисное окисление в биологических мембранах. М., Наука, 1972, с. 38.
- [7] Машковский Д.М. Лекарственные средства. М., Новая волна, 2007, с. 627.