

выделительной функции почек (повышение концентрации креатинина в моче). Уменьшение диуретической реакции почек в ответ на водную нагрузку можно в определенной степени объяснить изменением клубочковой фильтрации, тенденция к уменьшению которой имела место после разрушения МЯПМ, а также некоторым снижением экскреторной фракции натрия.

**Вывод.** Реакция почек на разрушение МЯПМ и водную нагрузку отличается от таковой после разрушения латерального ядра перегородки мозга (увеличение экскреции воды, натрийуреза, калийуреза) [3] и прилежащего ядра перегородки мозга (ретенция натрия, увеличение клубочковой фильтрации и калийуреза) [2], что позволяет говорить о дифференцированном вкладе каждого из ядер септальной области мозга в проявление септального синдрома.

**Литература.** 1.Кирилюк М.Л., Кухарчук А.Л., Гоженко А.И. Вплив разрушения латерального ядра перегородки мозга на функцию почек // Физiol. ж.- 1990.- Т. 36, № 3.- С. 48-52. 2.Кирилюк Ю.П. Вплив поширення п.assumbens septi на питну поведінку, іонорегулюючу та екскреторну функції широк // Фізiol. ж.- 1996.- Т. 42, № 5-6.- С. 33-38. 3.Кирилюк М.Л., Кирилюк Ю.П. Пейроэндокринная регуляция функций почек при септальном синдроме // Бук мед. вісник.- 2003.- Т. 7, № 1-2.- С. 67-69. 98. 4.Наточин Ю.В. Физиология почки. Формулы и расчеты. - Л.: Наука, 1974.- 60 с. 5.Шлюк О. Функциональное исследование почек. - Прага: АВІЦЕНУМ, 1981.- 344 с. 6.Iovino M., Monteleone P., Papa M. et al. Selective damage of neuron perikarya in the medial septum of the rat forebrain: effects on food and water intake, urine output and body weight // Neurosci. Res.- 1988.- Vol. 6, N 1.- P. 76-82. 7.Iovino M., Steardo L. Effets des lesions septales sur la response de la vasopressine l'angiotensine II // Ann. Endocrinol.- 1985.- Vol. 46, N 2.- P. 113-117. 8.Iovino M., Steardo L. Cholinergic inputs to the medial septal nuclei of the rat forebrain increase plasma vasopressin levels // Neuroendocrinol. Lett.- 1985.- Vol. 7, N 1.- P. 37-40. 9.Iaacson R. The limbic system.- N.Y.- L.: Plenum Press, 1976.- 292 p.

## THE STATE OF THE WATER-SALT METABOLISM IN CASE OF BRAIN SEPTAL COMPLEX DAMAGE

M.L. Kiriliuk, Yu.P. Kiriliuk

**Abstract.** It has been demonstrated on sexually mature inbred albino male rats that the renal function associated with the regulation of water balance alters following an electrolytic destruction of the medial nucleus of the brain septum (MNBS). This conclusion is based on a study of the excretion of water, sodium, potassium, creatinine after MNBS destruction and water load. Possible mechanisms of the influence of MNBS destruction on the renal water excretion are discussed.

**Key words:** brain septal region, kidneys

State Medical University (Odessa)  
“Andromed” Medical Centre (Odessa)

Buk. Med. Herald. - 2003. - Vol. 7, №4. - P.157-159.

Надійшла до редакції 16.07.2003 року

УДК 579.22:547.558.1:547.651

A.B. Малішевська<sup>1</sup>, В.М. Листван<sup>2</sup>, С.Є. Дейнека<sup>1</sup>, В.В. Листван<sup>2</sup>

## АНТИМІКРОБНА ДІЯ НАФТИЛМЕТИЛЬНИХ ТРИФЕНІЛФОСФОНІЄВИХ СОЛЕЙ

1 – Кафедра мікробіології та вірусології (зав. – проф. С.С.Дейнека)  
Буковинської державної медичної академії,  
2 – кафедра хімії (зав. – доц. Ю.К.Онищенко)  
Житомирського державного педагогічного університету

**Резюме.** Досліджено антимікробну дію пізки трифенілфосфонієвих солей, що містять метильні та інші замісники в нафтalenових циклах, і вплив цих замісників на біологічну

© A.B. Малішевська, В.М. Листван, С.Є. Дейнека, В.В. Листван, 2003

активність солей. Серед них виявлено сполуки з помірною та високою антимікробною активністю.

**Ключові слова:** трифенілфосфонієві солі, нафтилметильні фосфонієві солі, метилнафталенни, бактерій, антимікробна активність.

**Вступ.** У попередній публікації [1] наведені результати вивчення антимікробних властивостей деяких фосфонієвих солей, похідних нафталену. Серед них виявлено сполуки з помірною активністю щодо деяких видів мікроорганізмів і дійшли висновку про доцільність пошуку нових біологічно активних засобів серед сполук цього класу.

У даній роботі нами продовжено розпочаті раніше дослідження в цьому напрямку. На 6 тест-культурах мікроорганізмів вивчалась антимікробна дія трифенілфосфонієвих солей арилметильного (бензильного) типу, в яких арили – це 1-або 2-нафтильні залишки, що містять ще інші замісники (головним чином метильні групи).

**Мета дослідження.** Пошук ефективних антимікробних сполук шляхом дослідження нових трифенілфосфонієвих солей – похідних нафталену і вивчення впливу на антимікробну активність цих сполук-замісників, сполучених з нафталеновим циклом.

**Матеріал і методи.** Досліджувалися трифенілфосфонієві солі арилметильного типу, де арили – 1-нафтіл або 2-нафтіл з одним, двома або трьома замісниками (метильні, метокси- або нітрогрупи). Вивчено 10 таких сполук.

**Експериментальна хімічна частина.** Вихідні галогенометильні похідні, необхідні для синтезу фосфонієвих солей, ми одержували реакцією хлорометилування відповідних метилнафталенів (хлоридів) або ж бромуванням 2-метилнафталену чи 2-метил-4-нітронафталену бромосукцинін-мідом (броміди). Наступна взаємодія отриманих хлорометильних похідних із трифенілфосфіном у киплячому толусні чи ксилені призводить до утворення фосфоній хлорилів, що випадають в осад у них малополярних розчинниках. Бромометилнафталені досить легко взаємодіють з трифенілфосфіном і в бензені. Майже всі солі синтезовані за методиками, описаними раніше [2,3].

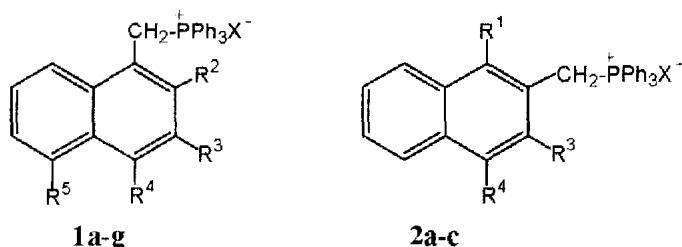
(4-Hідро-1-нафтилметил)трифенілфосфоній бромід (1g). Розчиняли в 20 мл бензену 2,6 г (0,01 моль) трифенілфосфіну і 2,7 г 1-бромометил-4-нітронафталену (отриманого бромуванням 1-метил-4-нітронафталену бромо-сукцинінідом при нагріванні в  $\text{CCl}_4$ ). Суміш кип'ятіли зі зворотним холодильником протягом 4 год (або ж залишали розчин при кімнатній температурі на 2 доби). Осад солі, що утворився, відфільтровували, промивали бензеном. Речовину, достатньо чисту, для аналізу кристалізували з води. Вихід 86 %.  $T_{\text{пл}} 280^{\circ}\text{C}$  (з розкладом). Знайдено % Br: 14,83.  $C_{29}H_{23}BrNO_2P$ . Обчислено % Br: 15,12.

**Експериментальна біологічна частина.** Антимікробну активність дослідних речовин вивчали за допомогою мікрометоду з використанням одноразових полістиролових планшетів та мікротитраторів Такачі [4].

У 96 дункові полістиролові планшети вносили по 0,05 мл 4-годинної культури мікроорганізмів (1 мл середовища містило  $10^5$  КУО; для *C. albicans* використовували розведення мікроорганізмів 1:100 у рідкому середовищі Сабуро).

Платиновою корзиною об'ємом 0,05 мл набирали матричний розчин дослідної речовини, концентрація якого дорівнювала 1000 мкг/мл і вносили в першу лунку. В інші лунки першого ряду вносили наступні дослідні речовини таким же чином. Поступово повертаючи корзинки, отримували розведення у всіх лунках від 500 мкг/мл до 3,9 мкг/мл. Аналогічно проводили експеримент на інших планшетах з наступними тест-культурами мікроорганізмів. Після цього планшети поміщали у вологу камеру в термостат при температурі  $37^{\circ}\text{C}$ , інкубували 24 год (для грибів – відповідно  $28^{\circ}\text{C}$ , 48 год).

**Результати дослідження та їх обговорення.** Вивчалася дія на 6 тест-культурах мікроорганізмів нафтилметильних фосфонієвих солей 1a-g і 2a-c, що містять у нафталеновому циклі метильні залишки або ж метокси- чи нітрогрупу та трифенілфосфонійметильну групу в положенні  $\alpha$  або  $\beta$ . Індекси замісників  $R^1$  –  $R^5$  у формулах 1a-g і 2a-c відповідають положенням замісника в нафталеновому циклі.



Таблиця 1

## Фосфонісві солі 1a-g і 2a-c

Сполука	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	X	Нафтильний залишок	Молекулярна формула
1a	-	CH <sub>3</sub>	H	H	H	Cl	2-метил-1-нафтіл	C <sub>30</sub> H <sub>26</sub> ClP
1b	-	H	H	CH <sub>3</sub>	H	Cl	4-метил-1-нафтіл	C <sub>30</sub> H <sub>26</sub> ClP
1c	-	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	Cl	2,4-диметил-1-нафтіл	C <sub>31</sub> H <sub>28</sub> ClP
1d	-	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	Cl	3,4-диметил-1-нафтіл	C <sub>31</sub> H <sub>28</sub> ClP
1e	-	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	4,5-диметил-1-нафтіл	C <sub>31</sub> H <sub>28</sub> ClP
1f	-	OCH <sub>3</sub>	H	H	H	Cl	2-метокси-1-нафтіл	C <sub>30</sub> H <sub>26</sub> ClOP
1g	-	H	H	NO <sub>2</sub>	H	Br	4-нітро-1-нафтіл	C <sub>29</sub> H <sub>23</sub> BrNO <sub>2</sub> P
2a	H	-	H	H	-	Br	2-нафтіл	C <sub>29</sub> H <sub>24</sub> BrP
2b	CH <sub>3</sub>	-	H	CH <sub>3</sub>	-	Cl	1,4-диметил-2-нафтіл	C <sub>31</sub> H <sub>28</sub> ClP
2c	CH <sub>3</sub>	-	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-	Cl	1,3,4,-триметил-2-нафтіл	C <sub>32</sub> H <sub>30</sub> ClP

Таблиця 2

## Артимікробна активність нафтильметильних трифенілфосфонісвих солей (мкг/мл)

Сполука	S.aureus ATCC 25 923	E.coli ATCC 25 922	E.faecalis ATCC 29 213	P.aeruginosa ATCC 27 853	B.subtilis 8236 F 800	C.albicans ATCC 885-653
1a	7,8	250	125	250	7,8	62,5
1b	3,9	125	62,5	250	7,8	62,5
1c	3,9	62,5	31,2	250	7,8	62,5
1d	3,9	250	62,5	125	3,9	62,5
1e	1,95	250	62,5	250	3,9	62,5
1f	7,8	125	62,5	500	7,8	125
1g	15,6	500	125	500	31,2	125
2a	7,8	125	125	500	15,6	125
2b	3,9	62,5	62,5	250	3,9	62,5
2c	3,9	125	62,5	250	3,9	62,5

Солі 1a-g і 2a-c (табл. 1) – безбарвні стабільні кристалічні сполуки, слабко розчинні у воді, легше в етанолі (хлориди краще, броміди менш розчинні), легко розчинні в інших полярних розчинниках (хлороформ, метиленхлорид, ДМСО, ДМФА).

Цікаво було дослідити чи і як впливають замісники на антимікробні властивості (табл. 2) нафтильметильних фосфоній галогенідів, порівнюючи солі, що містять такі залишки з незаміщеними в нафталенових циклах солями типу (2-нафтілметил)трифенілфосфоній броміду (2a) чи (1-нафтілметил)- трифенілфосфоній галогенідами, дослідженими в роботі [1].

Останні ж, як показали наші дослідження і результати роботи [1], виявили лише помірну дію на деякі види мікроорганізмів. Практично не призводить до посилення ще активності наявність таких замісників, як метоксигрупа (сіль 1f) чи нітрогрупа (1g). Головна увага в нашому дослідженні приділялася солям, що містять метильні замісники в нафталеновому фрагменті (від одного до трьох).

Стосовно цих замісників, які в хімічному відношенні не є активними функціональними групами, отримано однозначно позитивні наслідки їх впливу на антимікробні властивості цієї групи речовин. Вже наявність однієї метильної групи в нафталеновому фрагменті (сполуки 1a і 1b) призводить до посилення антимікробної дії порівняно з незаміщеними нафтильметил- фосфоній галогенідами. Ще більший вплив спостерігається за наявності двох чи трьох таких груп (солі 1c, 1d, 1e, 2b, 2c). Найвищу антимікробну дію виявив (4,5-диметил-1-нафтіл)трифенілфосфоній хлорид (1e), особливо стосовно S.aureus ATCC 25 923.

Можливо, це пов'язано з тим, що в цій сполуці метильні групи є в обох бензенових кільцях нафталенового фрагмента. Високу активність мають також (1,3,4-три-метил-2-нафтіл)три- фенілфосфоній хлорид (2c), (1,4-диметил-2-нафтіл)три- фенілфосфонійхло- рид (2b) та інші його ізомери з двома замісниками (1c, 1d).

Якщо аналізувати дію всієї групи речовин на різні види мікроорганізмів, то найефективнішими вони є стосовно *S.aureus* ATCC 25 923 і *B.subtilis* 8236 F 800, дещо слабше діють на *E.faecalis* ATCC 29 213 і *C.albicans* ATCC 885-653. Найменш чутливими до цієї групи фосфонієвих солей виявились *E.coli* ATCC 25 922 і особливо *P.aeruginosa* ATCC 27 853.

**Висновки.** 1. При дослідженні на 6 тест-культурах мікроорганізмів виявлено помірну та високу антимікробну активність 10 заміщених (нафтілметил)три- фенілфосфонійгалогенідів.

2. Введення метильних груп у нафталенові цикли помітно посилює антимікробні властивості відповідних фосфонієвих солей, а нітро- та метоксигрупи такого впливу не виявляють.

Пошук нових антимікробних засобів серед нафтілметильних трифенілфосфонієвих сполук залишається актуальним щодо подальшого їх дослідження, як можливих високоефективних антисептических речовин.

**Література.** 1. Малишевська А.В., Букачук О.М., Лейнека С.Є. Синтез та антибактеріальна активність нових нафталеновімісних чотвертинників фосфонієвих сполук // Бук. мед. вісник. – 2003. - № 3. – С.123 - 125. 2. Листван В.П., Стасюк А.І. Введение метильных групп в полициклические соединения через фосфониевые соли // Ж. орг. химии. – 1985. – Т.21, № 2. – С. 392 – 398. 3. Листван В.П., Гончар Г.В., Руденко Е.С. и др. Синтез диарилэтиленов с конденсированными ядрами по реакции Виттига // Ж. орг. химии. – 1981. – Т.17, № 8. – С. 1711 - 1716. 4. Орлова Г.М., Ігненталь Н.І., Богданова Л.Ф. Определение чувствительности псевдомонад к химиотерапевтическим препаратам микрометодом в жидкой синтетической среде // Антибиотики и химиотерапия. – 1989. – Т 34, № 10. - С. 736 - 739.

## ANTIMICROBIAL ACTIVITY OF NAPHTYL METHYL TRIPHENYL PHOSPHONIUM SALTS

A.V. Malishevska, V.M. Lystvan, S.Ye. Deineka, V.V. Lystvan

**Abstract.** The author has studied the antimicrobial action of a number of triphenyl phosphonium salts that contain methyl and other substituents in naphthalenic cycles and the influence of these substituents on the biological activity of salts. Compounds with a moderate and high antimicrobial activity have been discovered among them.

**Key words:** triphenyl phosphonium salts, naphthyl methyl phosphonium salts, methyl napthalenes, bacteria, antimicrobial activity.

Bukovinian State Medical Academy (Chernivtsi)  
State Pedagogical University (Zhytomyr)

Buk. Med. Herald. – 2003. – Vol. 7, №4. – P.159–162.

Надійшла до редакції 29.09.2003 року