

## ИЗУЧЕНИЕ ДИУРЕТИЧЕСКОЙ АКТИВНОСТИ СОЛЕЙ ЗАМЕЩЕННЫХ АКРИДИНИЛ-9-ТИОУКСУСНЫХ КИСЛОТ

**М.В. Савохина**

*Национальный фармацевтический университет, г. Харьков*

*Изучение зависимости диуретической активности от химической структуры в ряду замещенных солей акридинил-9-тиоуксусных кислот проводили на белых крысах по методу Е.Б. Берхина. В качестве препаратов сравнения использовали гипотиазид и фуросемид.*

*На силу диуретической активности оказывает влияние введение различных заместителей в молекулу акридинил-9-тиоуксусных кислот.*

*Среди 55 исследованных веществ наибольшей диуретической активностью обладает соединение 4 (калиевая соль 2-хлоракридинил-9-тиоуксусной кислоты), которое превосходит действие гипотиазида, но уступает фуросемиду.*

### ВВЕДЕНИЕ

Диуретики занимают важное место в арсенале современных лекарственных средств для лечения различных заболеваний [6,15].

Отеки любого происхождения, гиперволемические состояния, сосудистая, почечная или печеночная гипертензии - это далеко не полный перечень патологических состояний, которые нуждаются в назначении мочегонных средств [3,5,6,7]. Современная медицина располагает значительным количеством эффективных диуретических средств (фуросемид, этакриновая кислота, клопамид, гипотиазид, амилорид, спиронолактон и др.). Однако наряду с мочегонным эффектом, они могут оказывать побочные действия на организм больного (метаболический алкалоз, гипокалиемия, гиперлипидемия и др.) [2,5, 7,8,10,13,14,16].

В связи с этим современная экспериментальная фармакология уделяет много внимания поиску новых, более эффективных и менее токсичных диуретических препаратов [9,12].

### ЦЕЛЬ ИССЛЕДОВАНИЯ

Исследование зависимости диуретической активности от химической структуры в ряду производных акридина как источника новых биологически активных веществ синтетического происхождения [1,11].

### МАТЕРИАЛЫ И МЕТОДЫ

Изучение влияния замещенных солей акридинил-9-тиоуксусных кислот на деятельность почек проводили на белых крысах массой 160-180 г по методу Е.Б. Берхина [4]. При изучении водного диуреза крыс содержали на постоянном пищевом рационе при свободном доступе к воде. До водной нагрузки крыс выдерживали в течение двух часов без пищи и воды. Изучаемые соединения с помощью металлического зонда вводили крысам внутрижелудочно в дозе 0,02 ЛД<sub>50</sub> в виде тонкодисперсной водной суспензии, стабилизированной твином-80. Спустя 30 минут крысам внутрижелудочно с помощью специального зонда вводили подогретую водопроводную воду (водная нагрузка) из расчета 3 мл на 100 г массы тела животного. Затем животных помещали в индивидуальные клетки, приспособленные для сбора мочи. Количество выделившейся мочи у крыс регистрировали через каждый час в течение 4 часов [4, 6].

Фармакологическую активность солей замещенных акридинил-9-тиоуксусных кислот сравнивали с лекарственными препаратами: фуросемидом, гипотиазидом, адиурекрином [2,8,10].

## РЕЗУЛЬТАТЫ И ОБСУЖДЕНИЕ

На основании результатов компьютерного прогноза была изучена диуретическая активность исследуемых солей акридинил-9-тиоуксусных кислот. Результаты проведенных исследований представлены в табл.1 и на рис.1.

*Таблица 1 - Диуретическая активность солей замещенных акридинил-9-тиоуксусных кислот в опытах на белых крысах (n=7)*

Номер соединения	Доза, мг/кг	Диурез			
		через 2 часа		через 4 часа	
		(M ± m), мл	В % к контролю	(M ± m), мл	В % к контролю
1	2	3	4	5	6
1	8,9	1,84 ± 0,14*	135,3	3,84 ± 0,11*	146,6
2	5,7	1,24 ± 0,11	91,2	2,75 ± 0,07	105,0
3	5,4	1,48 ± 0,13	108,8	2,71 ± 0,11	103,4
4	2,5	3,12 ± 0,09**	229,4	5,72 ± 0,06***	218,3
5	2,4	2,32 ± 0,21*	170,6	4,45 ± 0,13*	169,8
6	7,4	2,04 ± 0,08*	150,0	4,62 ± 0,08**	176,3
7	4,7	1,94 ± 0,07*	142,6	4,88 ± 0,12**	186,3
Контроль	-	1,36 ± 0,13	100	2,62 ± 0,11	100
8	2,1	1,86 ± 0,19*	128,3	3,48 ± 0,12*	134,4
9	5,3	1,64 ± 0,21	113,1	3,24 ± 0,09*	125,1
10	4,9	1,32 ± 0,16	91,0	1,82 ± 0,11*	70,3
11	2,7	1,98 ± 0,21*	136,6	2,98 ± 0,24	115,1
12	3,3	1,34 ± 0,18	92,4	1,94 ± 0,06*	74,9
13	2,7	1,12 ± 0,17*	77,2	2,12 ± 0,13	81,9
14	4,4	1,63 ± 0,19	112,4	3,54 ± 0,08*	136,7
Контроль	-	1,45 ± 0,13	100	2,59 ± 0,19	100
15	7,7	1,64 ± 0,16	115,5	3,92 ± 0,21*	149,0
16	1,7	1,52 ± 0,14	107,0	4,18 ± 0,08*	158,9
17	4,9	2,87 ± 0,09**	202,1	4,19 ± 0,13*	159,3
18	4,4	2,54 ± 0,11*	178,9	5,16 ± 0,11**	196,2
19	6,2	1,62 ± 0,15	114,1	2,96 ± 0,06	112,5
20	3,0	1,70 ± 0,04*	119,7	3,78 ± 0,13*	143,7
21	5,4	2,05 ± 0,11*	144,4	3,16 ± 0,09*	120,2
Контроль	-	1,42 ± 0,13	100	2,63 ± 0,21	100
22	6,5	1,29 ± 0,22	83,8	2,02 ± 0,31*	78,9
23	3,3	1,84 ± 0,08*	119,5	1,93 ± 0,24*	75,4
24	3,4	2,12 ± 0,17*	137,7	3,48 ± 0,14*	135,9
25	4,8	2,08 ± 0,14*	135,1	3,79 ± 0,22*	148,0
26	2,3	2,35 ± 0,23*	152,6	3,71 ± 0,19*	144,9
27	1,4	2,19 ± 0,16*	142,2	3,31 ± 0,27*	129,3
28	7,2	2,76 ± 0,19	179,2	4,89 ± 0,25*	191,0
Контроль	-	1,54 ± 0,09	100	2,56 ± 0,21	100
29	7,4	1,88 ± 0,11*	130,6	3,81 ± 0,13*	141,6
30	5,7	1,74 ± 0,13*	120,8	2,98 ± 0,11	110,8
31	3,7	2,29 ± 0,14*	159,0	4,52 ± 0,09**	168,0
32	4,4	2,24 ± 0,22*	155,6	3,78 ± 0,28*	140,5
33	4,9	1,94 ± 0,18*	134,7	2,36 ± 0,24	87,7

*Продолжение таблицы 1*

1	2	3	4	5	6
34	1,5	$1,76 \pm 0,16^*$	122,2	$4,76 \pm 0,17^{**}$	177,0
35	3,6	$1,48 \pm 0,14$	102,8	$2,28 \pm 0,29$	84,8
Контроль	-	$1,44 \pm 0,11$	100	$2,69 \pm 0,08$	100
36	2,5	$1,18 \pm 0,13^*$	74,7	$2,21 \pm 0,12$	86,0
37	3,5	$2,49 \pm 0,14^*$	157,6	$3,88 \pm 0,09^*$	151,0
38	2,5	$2,58 \pm 0,16^*$	163,3	$3,56 \pm 0,11^*$	138,5
39	1,8	$2,35 \pm 0,17^*$	148,7	$2,95 \pm 0,07$	114,8
40	2,3	$1,75 \pm 0,11$	110,8	$2,12 \pm 0,13$	82,5
41	4,4	$1,68 \pm 0,09$	106,3	$2,38 \pm 0,24$	92,6
42	3,3	$1,82 \pm 0,10$	115,2	$1,97 \pm 0,17^*$	76,7
Контроль	-	$1,58 \pm 0,09$	100	$2,57 \pm 0,14$	100
43	2,2	$2,27 \pm 0,11^*$	146,5	$4,62 \pm 0,12^*$	186,3
44	3,8	$2,59 \pm 0,08^*$	167,1	$2,36 \pm 0,07$	95,2
45	2,8	$2,26 \pm 0,21^*$	145,8	$2,03 \pm 0,06^*$	81,9
46	3,6	$0,74 \pm 0,27^*$	47,7	$1,86 \pm 0,09^*$	75,0
47	5,2	$1,14 \pm 0,08^*$	73,5	$2,09 \pm 0,13$	84,3
48	4,2	$2,27 \pm 0,11^*$	146,5	$4,84 \pm 0,10^{**}$	195,2
49	2,1	$2,59 \pm 0,08^*$	167,1	$4,19 \pm 0,27^*$	169,0
Контроль	-	$1,55 \pm 0,09$	100	$2,48 \pm 0,14$	100
50	5,8	$2,27 \pm 0,11^*$	155,5	$4,24 \pm 0,22^*$	168,3
51	1,7	$1,59 \pm 0,18$	108,9	$2,46 \pm 0,27$	97,6
52	3,8	$2,26 \pm 0,21^*$	154,8	$3,61 \pm 0,26^*$	143,3
53	5,2	$2,74 \pm 0,27^*$	187,7	$4,24 \pm 0,29^*$	168,5
54	6,9	$1,14 \pm 0,08^*$	78,1	$1,88 \pm 0,23^*$	74,6
55	6,4	$1,27 \pm 0,11$	86,9	$1,75 \pm 0,22^*$	69,4
<b>Гипотиазид</b>	50,0	$2,26 \pm 0,1^3$	154,8	$4,26 \pm 0,14^*$	169,0
<b>Фуросемид</b>	40,0	$3,58 \pm 0,21^{**}$	245,2	$7,24 \pm 0,27^{***}$	287,3
<b>Адиурекрин</b>	8,0	$0,84 \pm 0,11^{**}$	57,5	$1,36 \pm 0,18^*$	54,0
<b>Контроль</b>	-	$1,46 \pm 0,12$	100	$2,52 \pm 0,16$	100

*Примечание.* \* – достоверность результатов при  $p < 0,05$ , \*\*- при  $p < 0,01$  и \*\*\* – при  $p < 0,001$  соответственно, по сравнению с контрольной группой

Анализ представленных данных показывает, что большинство калиевых солей акридинил-9-тиоуксусных кислот (соед. 1-10) оказывают выраженное влияние на выделительную функцию почек. Так, соединения 1, 4, 5, 6, 7 и 8 увеличивают диурез за 4 часа в пределах 46,6- 118,3 %. Наибольший диуретический эффект оказывает соединение 4, которое увеличивает диурез за 4 часа в среднем на 118,3% ( $p < 0,01$ ). Перемещение атома хлора со 2-го положения (соед.4) в 3-е (соед.5) или 4-е (соед.6) акридинового кольца приводит к снижению диуретической активности с 118,3% до 69,8%. Замена во 2-м положении атома хлора (соед.4) на метоксигруппу (соед.2) и этоксигруппу (соед.3) приводит к утрате диуретической активности.

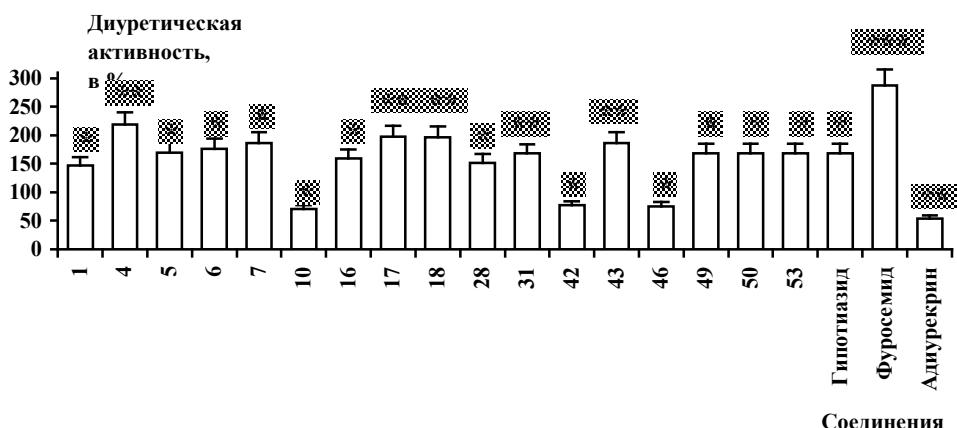


Рисунок 1 – Диуретическая активность солей замещенных акридинил-9-тиоуксусных кислот, гипотиазида, фуросемида и адиурекрина

Примечание. \* – достоверность результатов при  $p<0,05$ , \*\* – при  $p<0,01$  и \*\*\* – при  $p<0,001$  соответственно по сравнению с контрольной группой

Среди морфолиновых солей акридинил-9-тиоуксусных кислот (соед.11-22) большинство веществ увеличили диурез на 36,7-96,2% ( $p<0,05$ ). Наибольший диуретический эффект вызывает соединение 18, которое за 4 часа увеличило диурез на 96,2% ( $p<0,01$ ) и по диуретической активности превосходит гипотиазид на 27,2% ( $p<0,05$ ). Перемещение атома хлора с 4-го положения акридинового кольца (соед.18) во 2-е (соед.14, 20) и 3-е (соед.15) приводит к уменьшению диуретической активности исследуемых веществ. Введение во 2-е положение метокси- (соед.12) и этоксигрупп (соед.13) вместо атома хлора (соед.14) приводит к проявлению антидиуретической активности.

Умеренную диуретическую активность проявили большинство пиперидиновых солей акридинил-9-тиоуксусных кислот (соед.23-33). Так, соединения 24, 29, 31 и 32 вызывали увеличение диуреза на 29-68% ( $p<0,05$ ). Наибольший диуретический эффект в данном ряду оказывало соединение 31, которое в дозе 3,7 мг/кг вызывало увеличение диуреза за 4 часа в среднем на 68% ( $p<0,05$ ). Замена в акридиновом кольце атома хлора на 2-этоксильный (соед.30), 4-метоксильный (соед.33) приводит к снижению диуретической активности.

В ряду диэтиламиновых солей акридинил-9-тиоуксусных кислот (соед.34-45) выраженное диуретическое действие проявило соединение 43, которое увеличило диурез за 4 часа на 86,3% ( $p<0,01$ ). Введение в акридиновое кольцо вместо атома хлора (соед.43) 2-метоксильного (соед.44), 4-метоксильного (соед.45) радикалов, а в 7-е положение нитрогруппы приводит к утрате диуретической активности.

Наиболее выраженный диуретический эффект оказало соединение 48, которое в дозе 4,2 мг/кг способствовало увеличению диуреза за 4 часа в среднем на 95,2%. Перемещение со 2-го положения акридинового кольца атома хлора (соед.48) в 3-е (соед.49) и 4-е (соед.50) приводит к снижению диуретической активности исследуемых веществ. Антидиуретический эффект был выявлен у соединений 46, 54 и 55, которые угнетали выделение мочи на 25%; 25,4 и 30,6% соответственно.

## ВЫВОДЫ

Таким образом, среди изученных веществ наибольший диуретический эффект оказывало соединение 4 (калиевая соль 2-хлоракридинил-9-

тиоуксусной кислоты), которое превосходит действие гипотиазида, но уступает активности фуросемиду.

## SUMMARY

### THE STUDY OF THE DIURETICAL ACTIVITY OF THE SALTS REPLACED BY ACRIDINIL-9-THIOACETIC OF ACIDS

*M.V. Savokhina*

*The study of dependence of diuretical activity from a chemical structure among substituted for salts of akridinil-9-thioacetic acids was conducted on white rats on the method E.B. Berhina. Hypothiazid and furosemid were used as the comparative drags.*

*On force of diuretical activity influences introduction of different deputies to the molecule of akridinil-9-thioacetic acids.*

*Among 55 explored matters, the most diuretical activity has connection of 4 (potassium salt of 2-chlorakridinil-9-thioacetic acid ), which surpasses action of hypothiazid, but makes concessions to furosemid.*

## СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- 1 Акридин – основа для создания лекарственных средств / А.К.Сухомлинов, Д.К.Шаха, З.Г.Сычева и др // Фармац. журн.-1984.-№1.-С.29-34.
- 2 Белоусов Ю.Б., Моисеев В.С., Лепахин В.К. Клиническая фармакология и фармакотерапия. – М.: Универсум Паблишинг, 1997. – С. 280-283.
- 3 Берхин Е.Б. Фармакология почек и ее физиологические основы. – М.: Медицина, 1979.– 336 с.
- 4 Берхин Е.Б. Методы изучения влияния новых химических соединений на функцию почек // Хим.-фармац.журн.-1977. Т.11, № 5.- С. 3-11.
- 5 Гильяревский С.Р. Обеспечение безопасности применения диуретиков при лечении сердечно-сосудистых заболеваний: роль калийсберегающих диуретиков / С.Р.Гильяревский // Фарматека [Текст]. – 2004. – №8. – С.70-74.
- 6 Глазер Г.А. Диуретики. Руководство для врачей. – М.: Интербук-бизнес, 1993. – 352 с.
- 7 Катцунг Б.Г. Базисная и клиническая фармакология: В 2 т. /Пер. с англ. – М.; СПб.: Бином – Невский диалект, 1998. – Т. 2. – 670 с.
- 8 Машковский М.Д. Лекарственные средства. – 14-е изд., перераб., испр. и доп. – М.: ООО «Новая волна», 2000. – Т.1. – 540 с.
- 9 Панасенко О.І. Вивчення впливу на функцію нирок похідних 4-іліденаміно-1,2,4-триазолу, галогенідів 1-алкіл(аралкіл,амінокарбонілметил)-4-іліденаміно-1,2,4-триазолю / О.І. Панасенко // Вісник фармації. - 2004. - №1.- С.61-66.
- 10 РЛС-Енциклопедия лекарств. Издание восьмое, переработанное и дополненное / Под ред. Г.Л.Вышковского. - М.: «РЛС-2005», 2004. - 1438 с.
- 11 Савохина М.В. Первичная фармакологическая оценка калиевых и аммониевых солей акридинил-9-тиоуксусных кислот // Лекарства - человеку. - Харьков, 2002.- Т.17, №1. – С.119-121.
- 12 Смирнов В.А. Синтез и диуретическая активность 3-нитро(амино)-4-хлор-5-сульфамоилсалциловых кислот и их производных / В.А. Смирнов // Химико-фармацевтический журнал. - 2000. - Т.34, №4. - С.35-37.
- 13 Штырголь С.Ю. Побочное действие диуретиков / С.Ю. Штырголь // Провизор. - 2003.- №19. - С.30-33.
- 14 Штырголь С.Ю. Побічні ефекти сечогінних засобів / С. Ю. Штырголь і М.Л. Шараєва // Ліки. - 2003.- №3-4. - С.58-64.
- 15 Фармакотерапия заболеваний мочеполовой системы: Справочник / С.М. Дроговоз, В.В. Россихин, Т.И. Исакова, И.А. Зупанец. – Харьков: Основа, 1995. - 239 с.
- 16 Costa M.A., Marchetti M., Balaszczuk A.M. Effect of L-arginine and furosemide on blood pressure and renal function in volume-expanded rats //Clin. Exp. Pharmacol. Physiol. – 2001. – N 7. – P. 528-532.

**Савохина М.В.**, канд. мед. наук, Национальный фармацевтический университет, г. Харьков

*Поступила в редакцию 20 ноября 2007 г.*