



фармакология и токсикология

ИЗДАТЕЛЬСТВО МЕДИЦИНА МОСКВА

3

1979

В. П. ЧЕРНЫХ В. И. МАКУРИНА, Т. С. ДЖАН-ТЕМИРОВА, П. А. ПЕТЮНИН,
Л. Д. ХАЛЕЕВА, И. Н. ТИМАШЕВА, З. С. СПЕСИВЦЕВА

ГИПОГЛИКЕМИЧЕСКАЯ АКТИВНОСТЬ АРОМАТИЧЕСКИХ СУЛЬФОГИДРАЗИДОВ И ИХ ПРОИЗВОДНЫХ

Кафедры физиологии (зав. — проф. Л. Д. Халеева) и органической химии (зав. — проф. П. А. Петюнин) Харьковского фармацевтического института

В опытах на кроликах выявлена гипогликемическая активность ароматических сульфогидразидов и их производных. Найден ряд соединений, проявляющих выраженный сахароснижающий эффект и низкую токсичность. Обсуждается вопрос о взаимосвязи химического строения исследуемых веществ и их гипогликемического действия.

Таблица 2. Библиография: 3 названия. Фармакол. и токсикол., 1979, № 3, с. 285.

Ранее (В. П. Черных и соавторы, 1975) были получены аренсульфонилоксамиды, имеющие в своем составе оксамоильный остаток и оказывающие значительное сахароснижающее действие. В литературе отсутствуют данные об их влиянии на гипогликемическую активность. В связи с этим нами были синтезированы (В. П. Черных и соавторы, 1975) и подвергнуты фармакологическому исследованию производные аренсульфогидразидов щавелевой кислоты, имеющие общие формулы (табл. 1): $RC_6H_4SO_2NHNH_2$ (I, № 1, 2); $RC_6H_4SO_2NHNHCOCOOC_2H_5$ (II, № 3, 4); $RC_6H_4SO_2NHNHCOCOCONHR'$ (III, № 5—25); $RC_6H_4SO_2NHNHCOCOCONHNH_2$ (IV, № 26, 27); $C_6H_5CH_2SO_2NHNHCOCOCONHR'$ (V, № 28—30); $C_6H_5SO_2NHNHSO_2C_6H_4R$ (VI, № 31—33).

Методы исследования. Изучение гипогликемической активности проводили на кроликах-самцах массой 2—3 кг. Исследуемые вещества вводили перорально через зонд на 2% крахмальной основе в дозе 0,05 г/кг. Пробы крови для анализа брали из зонд на 2% крахмальной основе в дозе 0,05 г/кг. Пробы крови для анализа брали из зонд на 2% крахмальной основе в дозе 0,05 г/кг. Пробы крови для анализа брали из зонд на 2% крахмальной основе в дозе 0,05 г/кг. Гипогликемическую активность веществ определяли на 6—10 кроликах. Сахар в крови определяли по ортолуидиновому методу (А. В. Райцис и А. О. Устинова, 1965) и методу Хагедорна и Йенсена (Н. Н. Пушкина, 1963). Полученные результаты подвергали статистической обработке. Для сравнения сахароснижающей активности параллельно исследовали действие бутамида.

Результаты и их обсуждение. В табл. 1 приведены результаты изучения гипогликемической активности 33 соединений. Они свидетельствуют о том, что исследованные соединения проявляют заметную сахароснижающую активность.

Аренсульфогидразиды (соединения № 1 и 2) и их этиловые эфиры № 3 и 4 обладают примерно одинаковой активностью, снижая за 24 ч уровень сахара в крови по отношению к исходным данным на 13—27%.

Введение оксамоильного радикала в молекулу аренсульфогидразида (соединения № 5—30) обусловливает значительное повышение гипогликемической активности. Из приведенных в табл. 1 данных видно, что сахароснижающая активность исследуемых соединений зависит как от природы, так и от положения заместителей в амидной группе и в бензольном кольце аренсульфонильной части молекулы.

Высокую активность проявляют соединения № 5—8, не содержащие заместителей в аренсульфонильной части молекулы. Они снижают уровень сахара в крови животных до 44% за 12 ч и сохраняют значительную гипогликемическую активность в течение 24 ч. Бутамид к этому сроку практически не проявляет такой активности.

Активность препаратов значительно снижается при введении в параположение бензольного кольца метильной группы (соединения № 9—19). Наличие у исследуемых соединений в бензольном кольце метоксигруппы (соединения № 21 и 22), брома (№ 24) и нитрогруппы (№ 25) благоприятно сказывается на сахароснижающем действии. Наибольшее значение для проявления гипогликемической активности име-

ют заместители (алкильные, оксиалкильные и циклоалкильные), расположенные при амидном азоте (соединения № 5—8, 20, 21, 24 и 25).

Гидразиды аренсульфонилоксаминовых кислот (№ 26 и 27) на протяжении 24 ч равномерно снижают уровень сахара в крови в пределах 35—40% по сравнению с исходным.

ТАБЛИЦА 1. Гипогликемическая активность ароматических сульфогидразидов и их производных

Группа соединений	№ соединения	R	R'	Процент снижения уровня сахара в крови по отношению к исходным данным через, ч									
				1	2	3	4	6	8	9	10	12	24
I	1 2	п—CH ₃ H	—				3 7	20 15	19 18		29 21		13 18
II	3 4	п—CH ₃ H	—				7 10	18 15	21 16		27 17		27
III	5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18 19 20 21 22 23 24 25	H п—CH ₃	CH ₂ CH ₂ OH н—C ₃ H ₇ изо—C ₄ H ₉ цикло—C ₆ H ₁₁ H CH ₃ CH ₂ CH ₂ OH н—C ₃ H ₇ изо—C ₃ H ₇ CH ₂ =CH—CH ₂ н—C ₄ H ₉ изо—C ₄ H ₉ н—C ₅ H ₁₁ CH ₂ C ₆ H ₅ CH(CH ₃)CHC ₆ H ₅ изо—C ₄ H ₉ н—C ₃ H ₇ изо—C ₄ H ₉ изо—C ₄ H ₉ H—C ₃ H ₇ изо—C ₄ H ₉	10 13 8 13 +3 0 8 6 2 2 9 10 7 3 15 0 0 0 6 5 19	25 16 9 27 +5 3 8 10 3 10 11 15 11 — 3 22 5 14 14 17 29 35 38 13 11 13 11 5 38 40 33 34	38 20 13 39 +3 6 13 11 12 13 6 13 11 11 3 35 38 11 11 35 38 40 34	39 45 13 44 +3 3 13 11 17 16 3 29 20 11 3 20 11 3 40 31 9 17 21 13 42	30 32 9 44 44 25 32 14 30 17 39 30 19 21 13 60 39 43	25 20 14 17 17				
IV	26 27	H п—CH ₃	—	38 6	39 32	38 35	63 36			52 40	48 36		41
V	28 29 30		н—C ₃ H ₇ CH ₂ CH ₂ OH цикло—C ₆ H ₁₁	10 18 +7	6 24 3	21 21 27	22 17 27						2 23
VI	31 32 33	H	п—OCH ₃ п—CH ₃ п—Cl	7 4 5	9 3 4	10 7 3	8 9 8			7 10 7			
Контроль					2	4	+1	5		1	+4		3
Бутамид					13	21	17	25	30	24	23	23	24
													5

Замена ароматического радикала в соединениях № 5—8, 11 и 12 на бензильный (№ 28—30) не вызывает значительного снижения гипогликемического действия, в то время как замена оксамоильного остатка

(соединения № 5—25) на аренсульфонильный (соединения № 31—33) приводит к исчезновению сахароснижающей активности.

Из исследованных ароматических сульфогидразидов и их производных заслуживают внимания соединения № 5, 6, 8, 20, 21 и 24—27 (табл. 2), которые превышают бутамид в 2,5 раза по активности и продолжительности действия.

Проведенные исследования дают основание заключить, что у соединений рассмотренных групп группой, ответственной за сахароснижающее действие, является сульфогидразидная, связанная с ароматическим кольцом с одной стороны и с оксамоильным остатком с другой. Заместители, расположенные в бензольном ядре и оксамидном остатке, мостители, расположенные в бензольном ядре и оксамидном остатке, мостители,

ТАБЛИЦА 2. Гипогликемическая активность наиболее эффективных производных аренсульфогидразидов щавелевой кислоты в сравнении с бутамидом

№ соединения	Снижение уровня сахара в крови под влиянием исследованных препаратов по отношению к бутамиду* через, ч					
	2	4	6	8	10	12
5	0,50	1,00	1,26	1,62	1,70	1,25
6	0,62	0,64	0,67	1,00	1,96	1,33
8	0,61	1,08	1,16	1,62	1,90	1,88
20	—	0,88	0,79	1,46	1,73	1,62
21	—	0,20	1,16	1,58	1,35	1,26
24	0,24	0,68	1,26	1,67	1,52	2,50
25	0,90	1,16	1,10	1,41	1,83	1,89
26	1,80	1,57	1,26	2,63	2,26	2,00
27	0,30	1,28	1,16	1,50	1,74	1,50

* Гипогликемическая активность бутамида за указанные часы принята за 1.

гут усиливать или ослаблять сахароснижающий эффект препаратов.

В дополнение к оценке антидиабетического действия соединения № 5—8 были испытаны на острую токсичность. При пероральном введении эти соединения в дозе 6 г/кг не вызывали гибели мышей, что позволяет отнести их к практически нетоксичным веществам.

Выводы

1. Гипогликемический эффект аренсульфогидразидов и их производных зависит от положения и природы заместителей в аренсульфонильной и оксамидной группах.

2. Исследованные соединения практически нетоксичны: в дозе 6 г/кг не вызывают гибели животных.

3. Среди соединений изученных групп найден ряд препаратов, пре- восходящих бутамид по сахароснижающей активности.

ЛИТЕРАТУРА

Пушкина Н. Н. Биохимические методы исследования. М., 1963, с. 97—102.

Райцис А. В., Устинова А. О. — Лабор. дело, 1965, № 1, с. 33—35.

Черных В. П., Макурина В. И., Петюнин П. А. — Ж. орган. химии, 1975, № 3, с. 556—562.

Поступила 10/1 1978 г.

HYPOLYCEMIC ACTIVITY OF AROMATIC SULFOHYDRAZIDES AND THEIR DERIVATIVES

V. P. Chernykh, V. I. Makurina, T. S. Dzhan-Temirova, P. A. Petyunin, L. D. Kha-leeva, I. N. Timasheva, Z. S. Spesivtseva

Tests on rabbits revealed the aromatic sulfohydrazides and their derivatives to display hypoglycemic action. A number of compounds superior to butamide by their sugar-lowering action and of low toxicity were discovered. The relationship between the chemical structure of the study substances and their hypoglycemic action is discussed.