

Рекомендована д.х.н., професором В.В.Болотовим

УДК 615.212:542.951.1:547.831.7:547.831.9

## ПОШУК НОВИХ АНАЛГЕТИКІВ У РЯДУ ПІРИДИЛАМІДІВ 4-ГІДРОКСИ-6,7-ДИМЕТОКСИ-2-ОКСО- 1,2-ДИГІДРОХІНОЛІН-3-КАРБОНОВОЇ КИСЛОТИ

О.В.Моспанова, І.В.Українець, О.В.Бевз, Л.В.Савченкова, С.І.Янкович

Інститут хімічних технологій Східноукраїнського національного університету ім. В.Даля  
Національний фармацевтичний університет  
Луганський державний медичний університет

**Здійснено синтез та вивчені аналгетичні властивості структурних аналогів оксикамів — піридиламідів 4-гідрокси-6,7-диметокси-2-оксо-1,2-дигідрохінолін-3-карбонової кислоти. Розглянуті особливості спектрів ЯМР  $^1\text{H}$  одержаних речовин, а також результати фармакологічних випробувань.**

В арсеналі сучасних знеболюючих препаратів поряд з аналгетиками-антіпіретиками важлива роль відводиться також і нестероїдним протизапальним засобам [1, 6]. Високоефективні представники цієї фармакологічної групи були створені на основі сполук різних хімічних класів, у тому числі й оксикамів [4-11]. Першим комерційним препаратом оксикамового ряду став піридин-2-іlamід 4-гідрокси-2-метил-1,1-діоксо-2Н-1,2-бензотіазин-3-карбонової кислоти (1), добре відомий як піроксикам. Пізніше на фармацевтичному ринку з'явилися нові оксиками — теноксикам (2, R = H), ізоксикам, мелоксикам, лорноксикам (2, R = Cl) — більш активні та з суттєво покращеними фармакокінетичними властивостями, за що й одержали загальну назву селективних інгібіторів циклоксигенази-2 (схема 1).

Привертає увагу той факт, що принаймні три нестероїдні протизапальні засоби оксикамового ряду з особливо вираженими аналгетичними властивостями є піридин-2-іlamідами. З іншого боку, здатність ефективно тамувати біль була нещодавно виявлена нами у алкіламідів 1-аліл-4-гідрокси-6,7-диметокси-2-оксо-1,2-дигідрохінолін-3-карбонової кислоти [3]. Структурна схожість бізик-

лічного фрагменту цих сполук з бензотіазиновою (1) чи тіенотіазиновою (2) основою оксикамових аналгетиків настільки очевидна, що послужила передумовою до синтезу та вивчення біологічних властивостей саме піридиламідів 4-гідрокси-6,7-диметокси-2-оксо-1,2-дигідрохінолін-3-карбонової кислоти (4a-ж). Цільові продукти одержані амідуванням метилового естера 3 відповідними амінопіридинами за наведеною нижче схемою 2.

Всі синтезовані піридиламіди 4a-ж являють собою безбарвні кристалічні речовини з високими температурами плавлення, при кімнатній температурі помірно розчинні в ДМФА та ДМСО, практично нерозчинні в нижчих спиртах та воді (табл. 1).

Будова синтезованих речовин підтверджена елементним аналізом (табл. 1) та спектрами ЯМР  $^1\text{H}$ . Зазначимо, що присутність у положеннях 6 та 7 амідів 4a-ж двох метоксильних груп приводить до значного спрошення спектрів. Так, наприклад, всі сигнали протонів хінолонових фрагментів мають вигляд простих для інтерпретації синглетів у широкому діапазоні частот (табл. 2). Сигналам піридинових протонів притаманна належна їм згідно з хімічним оточенням мультиплетність і розміщені вони більш компактно — виключно в “ароматичній” ділянці спектра, але й у цьому випадку ніяких ускладнень з віднесеннями не виникає.

Аналгетичну активність піридиламідів 4a-ж та піроксикаму вивчали на білих нелінійних мишиах вагою 18-23 г (по 6 тварин на кожну сполуку). Експериментальною моделлю вивчення знеболюю-

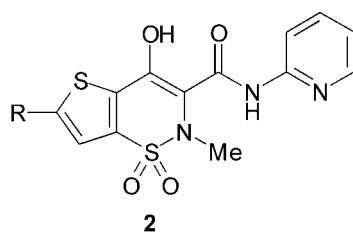
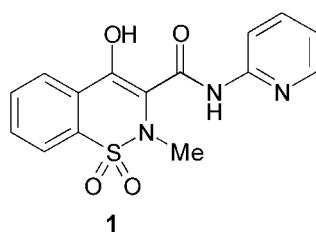
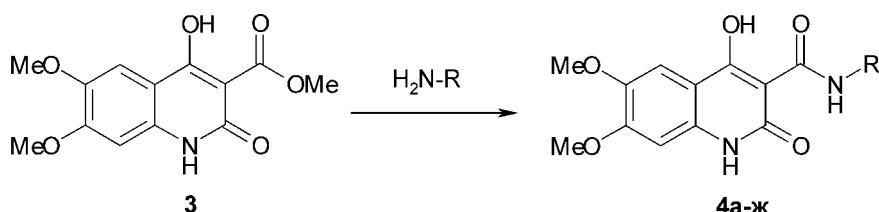


Схема 1



**4:** а R = піридин-4-іл; б R = піридин-3-іл; в R = піридин-2-іл; г R = 3-метилпіридин-2-іл;  
д R = 4-метилпіридин-2-іл; е R = 5-метилпіридин-2-іл; ж R = 6-метилпіридин-2-іл

Схема 2

Таблиця 1  
Характеристики піридиламідів 4а-ж

Сполука	Емпірична формула	Т.пл., °C	Знайдено, %			Вирахувано, %			Вихід, %
			C	H	N	C	H	N	
<b>4а</b>	C <sub>17</sub> H <sub>15</sub> N <sub>3</sub> O <sub>5</sub>	312-314	59,71	4,30	12,22	59,82	4,43	12,31	88
<b>4б</b>	C <sub>17</sub> H <sub>15</sub> N <sub>3</sub> O <sub>5</sub>	323-325	59,69	4,32	12,43	59,82	4,43	12,31	85
<b>4в</b>	C <sub>17</sub> H <sub>15</sub> N <sub>3</sub> O <sub>5</sub>	357-359	59,66	4,54	12,21	59,82	4,43	12,31	84
<b>4г</b>	C <sub>18</sub> H <sub>17</sub> N <sub>3</sub> O <sub>5</sub>	351-353	60,96	4,95	11,68	60,84	4,82	11,82	74
<b>4д</b>	C <sub>18</sub> H <sub>17</sub> N <sub>3</sub> O <sub>5</sub>	366-368	60,75	4,74	11,93	60,84	4,82	11,82	85
<b>4е</b>	C <sub>18</sub> H <sub>17</sub> N <sub>3</sub> O <sub>5</sub>	355-357	60,70	4,97	11,70	60,84	4,82	11,82	83
<b>4ж</b>	C <sub>18</sub> H <sub>17</sub> N <sub>3</sub> O <sub>5</sub>	358-360	60,74	4,93	11,67	60,84	4,82	11,82	81

чої дії слугували “оцтовокислі корчі” [2], які відтворювали внутрішньоочеревинним введенням 0,6% розчину оцтової кислоти з розрахунку 0,1 мл на 10 г маси тварини через 1 год після перорального введення досліджуваних речовин у дозі 20 мг/кг. За тваринами спостерігали протягом 20 хв, підраховуючи при цьому кількість корчів. Аналгетичну активність оцінювали за здатністю речовини зменшувати кількість корчів у дослідній групі тварин порівняно з контрольною і виражали у відсотках (табл. 3).

Наведені у табл. 3 дані свідчать про те, що наші сподівання відносно доцільності синтезу та експериментального вивчення аналгетичної дії піридиламідів 4-гідрокси-6,7-диметокси-2-оксо-1,2-дигідрохінолін-3-карбонової кислоти (**4а-ж**) дійсно виправдалися — знеболюючий ефект в тій чи іншій мірі виявили всі без винятку сполуки. Тестування проведене в одинакових умовах, тому є всі підстави стверджувати, що в ряду ізомерних незаміщених піридиламідів **4а-ж** простежується чітка залежність аналгетичних властивостей від положення амідного функціонального групи.

Таблиця 2  
Спектри ЯМР <sup>1</sup>H піридиламідів 4а-ж

Сполука	Хімічні зсуви, δ, м.д.					
	4-OH (1H, с)	NH (1H, с)	NH-Py (1H, с)	H-5 (1H, с) H-8 (1H, с)	OMe (3H, с) OMe (3H, с)	R
<b>4а</b>	15,96	12,98	10,87	7,29 6,89	3,85 3,82	8,49 (2H, д, J = 4,8, H-2',6'); 7,59 (2H, д, J = 4,8, H-3',5')
<b>4б</b>	15,93	12,75	11,76	7,30 6,92	3,86 3,83	8,78 (1H, д, J = 2,3, H-2'); 8,35 (1H, д, д, J = 4,6 і 1,4, H-6'); 8,08 (1H, д, J = 8,3, H-4'); 7,41 (1H, т, J = 6,4, H-5')
<b>4в</b>	16,06	12,96	11,74	7,36 6,94	3,88 3,84	8,37 (1H, д, J = 4,8, H-6'); 8,14 (1H, д, J = 8,3, H-3'); 7,83 (1H, т, J = 7,8, H-4'); 7,17 (1H, т, J = 6,2, H-5')
<b>4г</b>	16,31	12,45	11,78	7,32 6,92	3,87 3,83	8,29 (1H, д, J = 4,9, H-6'); 7,73 (1H, д, J = 7,4, H-4'); 7,24 (1H, д, J = 6,2, H-5'); 2,28 (3H, с, Me)
<b>4д</b>	16,02	12,93	11,84	7,33 6,91	3,87 3,83	8,22 (1H, д, J = 5,0, H-6'); 8,00 (1H, с, H-3'); 7,02 (1H, д, J = 5,0, H-5'); 2,36 (3H, с, Me)
<b>4е</b>	16,13	12,84	11,80	7,35 6,93	3,88 3,84	8,21 (1H, с, H-6'); 7,96 (1H, д, J = 8,2, H-3'); 7,60 (1H, д, J = 7,9, H-4'); 2,28 (3H, с, Me)
<b>4ж</b>	16,00	12,82	11,75	7,28 6,89	3,85 3,82	7,92 (1H, д, J = 7,9, H-3'); 7,70 (1H, т, J = 7,8, H-4'); 7,02 (1H, д, J = 7,6, H-5'); 2,42 (3H, с, Me)

Таблиця 3

Аналгетична активність піридиламідів 4а-ж та піроксикаму на моделі “оцтовокислих корчів”

Сполука	Аналгетична активність	
	середня кількість корчів	%
<b>4а</b>	63,1±2,3	24,0
<b>4б</b>	69,6±1,3	16,2
<b>4в</b>	51,3±1,7	38,2
<b>4г</b>	53,6±1,3	35,5
<b>4д</b>	49,2±1,4	40,9
<b>4е</b>	49,9±1,2	39,8
<b>4ж</b>	47,6±1,2	42,7
Піроксикам	54,3±1,4	34,6
Контроль	83,0±1,3	—

ження атома нітрогену в піридиновому фрагменті: 3<4<2. Кажучи інакше, найбільш висока активність піридин-2-іlamіду **4в** досить наглядно демонструє, чому в синтезі структурно близьких оксикамів теж використано саме 2-амінопіридин.

У другій групі ізомерів — 2-N-ацилпіколінів **4г-ж** спостерігаються дешо інші структурно-біологічні закономірності: С-метилування піридинового ядра хоча і сприяє у більшості випадків

посиленню знеболюючої дії, однак у цілому ефект виявився незначним і до того ж малочутливим до позиції метильної групи.

#### Експериментальна частина

Спектри ЯМР  $^1\text{H}$  синтезованих речовин зареєстровані на приладі Varian Mercury-VX-200 (робоча частота складає 200 МГц). В усіх випадках розчинник ДМСО-D<sub>6</sub>, внутрішній стандарт — ТМС.

**Піридиламіди 4-гідрокси-6,7-диметокси-2-оксо-1,2-дигідрохінолін-3-карбонової кислоти (4а-ж).** Загальна методика одержання. Суміш 2,79 г (0,01 Моль) метилового естера 4-гідрокси-6,7-диметокси-2-оксо-1,2-дигідрохінолін-3-карбонової кислоти (**3**) та 0,01 Моль відповідного амінопіридину та 10 мл ДМФА витримують на металічній бані при 120°C протягом 30 хв. Реакційну суміш охолоджують, додають 50 мл етанолу, ретельно перемішують, осад аміду **4** відфільтровують, промивають спиртом, сушать. Кристалізують з ДМФА.

#### ВИСНОВКИ

1. З урахуванням структурної схожості оксикамів та 4-гідрокси-2-оксо-1,2-дигідрохінолін-3-карбоксамідів здійснено синтез піридиламідів 4-гідрокси-6,7-диметокси-2-оксо-1,2-дигідрохінолін-3-карбонової кислоти.

2. Експериментальне вивчення аналгетичної активності одержаних речовин показало, що заміна бензотіазинового ядра на хінолонове сприяє посиленню знеболюючих властивостей.

#### ЛІТЕРАТУРА

1. Мацковский М.Д. Лекарственные средства. — М.: РИА “Новая волна”: Издатель Умеренков, 2009. — С. 163-181.
2. Мохорт М.А., Яковлева Л.В., Шаповал О.М. В кн.: Доклінічні дослідження лікарських засобів: метод. рекоменд. / За ред. О.В.Степанова. — К.: Авіценна, 2001. — С. 307-320.
3. Українець І.В., Моспанова Е.В., Давиденко А.А., Шишкіна С.В. // Химия гетероцикл. соед. — 2010. — №9. — С. 1345-1359.
4. Ahmed M., Khanna D., Furst D.E. // Expert. Opin. Drug Metab. Toxicol. — 2005. — Vol. 1, №4. — P. 739-751.
5. Czapla K., Korczowiec B., Rogalska E. // Langmuir. — 2010. — Vol. 26, №5. — P. 3485-3492.
6. Kleemann A., Engel J. Pharmaceutical substances. Synthesis, patents, applications. — Stuttgart: Georg Thime Verlag, 2001. — Multimedia Viewer. — Version 2.00.
7. Ozgocmen S., Ardicoglu O., Erdogan H. et al. // Ann. Clin. Lab. Sci. — 2005. — Vol. 35, №2. — P. 137-143.
8. Sharma A., Pingle A., Baliga V.P. // J. Ind. Med. Assoc. — 2008. — Vol. 106, №12. — P. 811-813.
9. Tamasi G., Casolaro M., Magnani A. et al. // J. Inorg. Biochem. — 2010. — Vol. 104, №8. — P. 799-814.
10. Vidal A., Chezal J.M., Mounetou E. // Eur. J. Med. Chem. — 2010. — Vol. 45, №1. — P. 405-410.
11. Ward K.E., Archambault R., Mersfelder T.L. // Am. J. Health Syst. Pharm. — 2010. — Vol. 67, №3. — P. 206-213.

УДК 615.212:542.951.1:547.831.7:547.831.9  
ПОИСК НОВЫХ АНАЛЬГЕТИКОВ В РЯДУ ПИРИДИЛ-АМИДОВ 4-ГИДРОКСИ-6,7-ДИМЕТОКСИ-2-ОКСО-1,2-ДИГИДРОХИНОЛИН-3-КАРБОНОВОЙ КИСЛОТЫ  
Е.В.Моспанова, И.В.Украинец, О.В.Бевз, Л.В.Савченкова, С.И.Янкович

Продолжая поиск потенциальных анальгетиков в ряду 4-гидрокси-2-оксо-1,2-дигидрохинолин-3-карбоксамидов, осуществлен синтез и изучены анальгетические свойства структурных аналогов оксикамов — піридиламидов 4-гідрокси-6,7-диметокси-2-оксо-1,2-дигідрохінолін-3-карбонової кислоты. Обсуждаются особенности спектров ЯМР  $^1\text{H}$  полученных веществ, а также результаты фармакологических испытаний.

UDC 615.212:542.951.1:547.831.7:547.831.9  
THE SEARCH OF NEW ANALGESICS IN THE RANGE OF 4-HYDROXY-6,7-DIMETHOXY-2-OXO-1,2-DIHYDRO-QUINOLINE-3-CARBOXYLIC ACID PYRIDYLAMIDES  
O.V.Mospanova, I.V.Ukrainets, O.V.Bevz, L.V.Savchenkova, S.I.Yankovich

To continue the search of potential analgesics in the range of 4-hydroxy-2-oxo-1,2-dihydroquinoline-3-carboxamides the synthesis has been carried out and the analgetic properties of the structural analogues of oxicams — 4-hydroxy-6,7-dimethoxy-2-oxo-1,2-dihydroquinoline-3-carboxylic acid pyridylamides have been studied. The peculiarities of NMR  $^1\text{H}$  spectra of the substances obtained, as well as the results of the pharmacological research are discussed.