

ФАРМАЦЕВТИЧНИЙ ЖУРНАЛ

(Окремий відбиток)

6

**ВИДАВНИЦТВО
„ЗДОРОВ'Я“**

1973

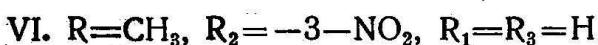
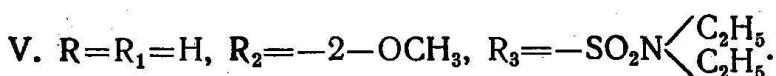
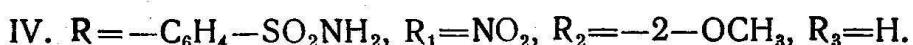
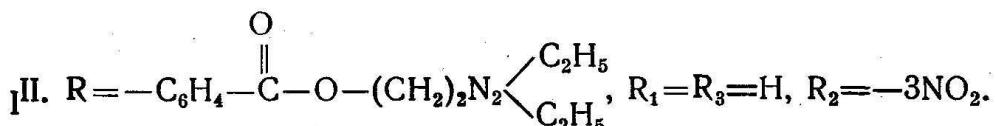
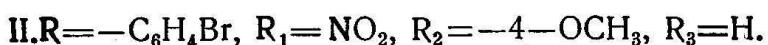
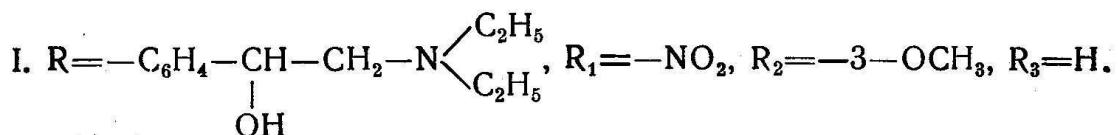
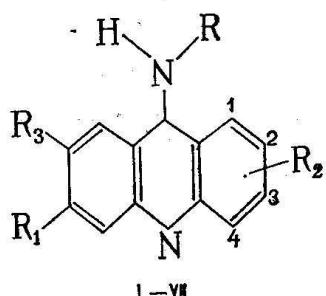
ВИВЧЕННЯ АНТИМІКРОБНОЇ АКТИВНОСТІ ДЕЯКИХ ПОХІДНИХ АКРИДИНУ

О. М. ГАЙДУКЕВИЧ, Г. С. БАШУРА, І. М. ПЕРЦЕВ, О. Х. ПИМИНОВ,
О. І. П'ЯТИКОП, Є. О. МІЩАНІНОВА

Харківський фармацевтичний інститут, Харківський науково-дослідний
хіміко-фармацевтичний інститут, Харківський науково-дослідний
шкірно-венерологічний інститут

Відомо, що деякі акридинові похідні мають високі антибактеріальні властивості (1, 3, 7), одночасно попереджають та змінюють стійкість різних мікроорганізмів до антибіотиків, які широко використовуються в медичній практиці (2). Крім того, вони діють на синьогнійну паличку, стійку до дії багатьох лікарських речовин, що застосовуються в дерматологічній практиці. Тому цікаво було вивчити антимікробну активність ряду похідних акридину і порівняти її з активністю вже відомих антисептичних засобів.

З цією метою вивчалися такі речовини: хлористоводневий 3-метокси-6-нітро-9-[феніл-*n*-(1'-окси-2'-діетиламіноетил)-аміноакридин (I), 4-метокси-6-нітро-9-(*n*-бромфеніл)-аміноакридин (II), одержані описаними раніше методами (1, 7); хлористоводнева сіль діетиламіноетиламід-*N*-(3-ніtroакридил)-*n*-амінобензойної кислоти (III), 2-метокси-6-нітро-9-(*n*-сульфамідофеніл)-аміноакридин (IV), 2-метокси-7-діетилсульфамідо-9-аміноакридин (V), 3-нітро-9-метил-аміноакридин (VI), одержані нами вперше, та хлористоводневий 9-метиламіноакридин (VII), синтезований за описаним в літературі методом (10).



Таблиця 1
Склад мазевих основ в г

Допоміжні речовини	Мазеві основи					
	1	2	3	4	5	6
Вазелін	90,0	10,0	62,8	33,0		42,0
Вода			7,0			4,0
Воски емульсійні*			12,5			5,0
Гліцерин			10,0			
Есилон-5						5,0
Етилцелозольв						
Ланолін	10,0					
Масло вазелінове		60,0	7,5	25,0		10,0
Масло маслинове				0,2		
Натрію бензоат					0,4	
Ніпагін						4,0
ОС-20 **					12,0	
ПЕГ 400					60,0	
ПЕГ 1500						30,0
ПЕГ 4000					40,0	
Спирт цетостеариловий . . .				25,0		
Спирти шерстяного воску . . .		6,0		2,0		
Твін 80						
Церезин		24,0				

* Воски емульсійні: калієві солі фосфорних ефірів нижчих фракцій спиртів кашалотового жиру.

** Оксієтильовані спирти кашалотового жиру з кількістю молів окису етилену 20.

Антибактеріальні властивості акридинових похідних визначали шляхом вимірювання їх дифузії з мазей в агаровий гель, який містив стафілокок-209 Р або синьогнійну паличку. Активність речовин, що вивчалися, порівнювали з активністю добре відомих антисептиків — борною кислотою та ціміналем. Мазі з наведеними вище речовинами готували на різних мазевих основах, ґрунтуючись на тому, що останні беруть активну участь у фармакодинаміці мазей та можуть істотно впливати на їх фармакологічну дію.

В роботі використовувався мікробіологічний тест *, який дозволяв з необхідною достовірністю провести порівняльне вивчення активності мазей, виготовлених на мазевих основах різноманітного складу.

Досліджувані мазі містили 1% похідних акридину, ціміналю або борної кислоти. Мазеві основи готували за правилами фармацевтичної технології. Їх можна віднести до гідрофобних (№ 1), абсорбційних типу в/о (№ 2, № 4), водозмівних типу о/в (№ 3, № 6) та водорозчинних (№ 5) (див. табл. 1). Основа № 6 дозволяла досліджувати сполуки у вигляді пінних аерозолей.

ЕКСПЕРИМЕНТАЛЬНА ЧАСТИНА

Дигідрохлорид діетиламіноетиламіду - N - (3 - нітроакридин) - n - амінобензойної кислоти (III). 1,23 г 3-нітро-9-хлоракридину (9) розчиняють у 7 г фенолу при 70°, потім додають 1,18 г β-діетиламіноетилового ефіру n-амінобензойної кислоти. Температуру підвищують до 100° і суміш продовжують перемішувати на протязі 2,5 год., після охолодження додають 10% розчин ідкого натрію до лужної реакції. Утворений маслоподібний продукт промивають

* Мікробіологічний тест (5, 6, 13) був дещо видозмінений (12): замість поверхневого, використовували глибинне мікробне культивування.

гарячою водою, просушують у вакуум-ексикаторі, розчиняють в абсолютному етанолі і через розчин пропускають сухий водню хлорид, а утворений оранжевий осад дигідрохлориду перекристалізовують з етанолу. Одержану 1,9 г речовини, т. топл. 235° (розкл.).

Знайдено (в %): N 11,10. C₂₆H₂₆O₄N₄. 2HCl.
Вирахувано (в %): N 11,02.

2-метокси-6-нітро-9-(n-сульфамідофеніл)-аміноакридин (IV). 4,0 г 2-метокси-6-нітро-9-хлоракридину (8) розчиняють у 15 г фенолу при 70°, потім додають 2,5 г n-амінобензосульфаміду, підвищують температуру до 100° і продовжують перемішувати 2 год., після чого до суміші додають 10% розчин ідкого натрію, а осад, що випав, промивають водою, ефіром та перекристалізовують з диметилформаміду. Одержану 3,4 г речовини з т. топл. 203—205°.

Знайдено (в %): N 13,31. C₂₀H₁₆N₄O₅S.
Вирахувано (в %): N 13,27.

2-метокси-7-діетилсульфамідо-9-аміноакридин (V). 1,85 г 2-метокси-7-діетилсульфамідо-9-хлоракридину (11) розчиняють у 6 г фенолу при 70°, потім швидко додають 1,5 г карбонату амонію, підвищують температуру до 100° та перемішують на протязі години. До реакційної суміші додають 10% розчин ідкого натрію, а осад, що випав, відфільтровують, екстрагують 10% розчином оцтвої кислоти та знову фільтрують. Фільтрат нейтралізують ідким натрієм, а одержаний осад перекристалізовують з водного ацетону. Одержану 1,2 г речовини з температурою топлення 215—217°.

Знайдено (в %): N 10,54. C₁₈H₂₁O₃N₃S.
Вирахувано (в %): N 10,62.

3-ніtro-9-метиламіноакридин (VI). У фенолі розчиняють 6,2 г 3-ніtro-9-феноксіакридину (7) і при перемішуванні додають 2,5 г хлористоводневого метиламіну. Швидко підвищують температуру до 100°, продовжуючи перемішувати ще 1,5 години. Після охолодження суміш обробляють 10% розчином ідкого натрію. Осад, що випав, відфільтровують, промивають теплою водою, висушують та кристалізують з ацетону. Одержану 4 г речовини з т. топл. 184°.

Знайдено (в %): N 16,69. C₁₄H₁₁N₃O₂.
Вирахувано (в %): N 16,60.

Визначення antimікробної активності синтезованих речовин з мазей

Про antimікробну активність досліджуваних речовин судили за їх дифузією з мазей в агаровий гель, яку контролювали шляхом вимірювання зон затримки росту тест-мікроба. Величина зон затримки росту мікробів залежала від ступеня звільнення речовини мазевою основою. Її вимірювали після інкубації агаризованого середовища із зразками мазей при 37° протягом 24 годин. Діаметр лунок, в які вміщують зразки мазей, були стандартні і мали розмір 8±0,2 мм.

Величини зон затримки росту тест-мікроба, одержані при дифузії одного й того ж зразка мазі, можуть коливатися внаслідок ряду причин, тому дослід з кожним зразком мазі повторювали тричі, після чого визначали середньоарифметичну величину діаметра зони та похибки визначення. Математико-статистичну обробку одержаних результатів, наведених в таблиці 2, проводили за методом Монцевічуте-Ерінгене (4).

Як видно з даних, наведених в таблиці 2, дифузія досліджуваних сполук, а отже, і їх antimікробна активність, в значній мірі залежить

Таблиця 2
Антимікробна активність похідних акридину в 1%
мазях, виготовлених на різноманітних основах*

Речовина		Мазеві основи					
		1	2	3	4	5	6
I	а	13,3	14,0	15,3	19,0	20,0	16,0
	б	14,6	15,3	24,0	17,3	0	19,7
II	а	13,7	0	0	14,3	0	15,3
	б	19,3	0	0	12,3	13,6	0
III	а	23,7	0	0	18,3	15,0	14,0
	б	13,6	0	0	0	14,7	0
IV	а	13,3	0	0	13,3	16,3	0
	б	17,3	0	0	12,9	0	0
V	а	15,7	0	11,3	13,7	12,7	14,3
	б	18,3	0	0	0	0	19,3
VI	а	17,0	12,7	13,7	20,0	18,3	19,3
	б	16,6	0	21,0	0	17,3	19,6
VII	а	16,0	16,0	34,3	24,0	24,3	20,3
	б	14,6	0	43,3	36,3	19,3	44,6
Ц	а	29,3	13,7	11,3	16,3	24,3	14,3
	б	11,3	0	0	14,0	13,6	0
БК	а	13,3	0	17,3	16,3	15,3	15,0
	б	19,6	0	16,3	15,3	13,6	18,7

* В усіх дослідах середня помилка середньоарифметичного визначення була 0,3—0,4.

Умовні скорочення: а — зона затримки росту стафілокока 209 Р (у мм), б — зона затримки росту синьогнійної палички (у мм), 0 — відсутність затримки росту, Ц — ціміналь, БК — борна кислота.

від хімічної структури похідних акридину, а також від складу мазової основи.

Визначення антимікробної активності наведених сполук методом серійних розведень виявило найбільшу активність I та VI речовин (1, 7). В мазях, що вивчалися, найефективнішими були сполуки VI та VII, які легше, ніж інші, дифундували з мазевих основ. Напевне, швидкість дифузії, а отже, й активність сполук, збільшується при зменшенні поверхні їх молекул та із збільшенням розчинності їх у воді. Присутність в 9-му положенні молекули акридину об'ємних замісників значно знижує швидкість дифузії.

По відношенню до стафілокока найбільшу антимікробну активність мали 1% мазі, що містили речовину VII, та виготовлені на мазевих основах № 3, 4 і 6. Мазі на основі № 3 були найефективнішими. Їх активність при вивченій концентрації в 1,5—2 рази перевищувала активність мазей, що містили ціміналь або борну кислоту; мазі з іншими похідними акридину були дещо менш активними і відповідали приблизно активності мазей з ціміналем та борною кислотою.

По відношенню до синьогнійної палички ці ж мазі були також у два рази ефективніші, за винятком мазі на основі № 5.

ВИСНОВКИ

1. Встановлено, що хлористоводневий 9-метиламіноакридін має в 1,5—2 рази більшу активність на стафілокок і в 2 рази на синьогнійну паличку, ніж інші похідні акридину, борна кислота та ціміналь.

2. Показано, що вивільнення антибактеріальних речовин з основ різної хімічної природи проявляється по-різному. Склад основ для кожної антибактеріальної речовини повинен підбиратися експериментально.

3. Визначено, що найбільш придатною основою для хлористоводневого 9-метиламіноакридину є емульсійна основа типу о/в, яка складається з вазелінової олії, есілону-5, емульсійних восків, гліцерину та води, а також основа пінного аерозолю, до складу якої входить ОС-20, гліцерин, маслинова олія, емульсійні воски, поліетиленоксид-1500, етил-целозольв та вода.

ЛІТЕРАТУРА

1. Гайдукевич А. Н., Сухомлинов А. К., Гончаров А. И., Сачко Т. С., Хим-фарм. журнал, 1972, № 1, 29.—2. Кожухарь И. Г., Черномордик А. Б., Антибиотики, 1967, № 8, 715.—3. Майофис О. С., Химия и технология химико-фармацевтических препаратов, «Медицина», 1964, 343.—4. Монцевичуте-Эрингене Е. В., Патол. физиология и эксперимент. терапия, 1964, № 4, 71.—5. Перцев И. М., Башура Г. С., Салод П., Муравьев И. А., Пиминов О. Х., Фармацевтический журнал, 1972, № 4, 7.—6. Перцев И. М., Башура Г. С., Салод П., Муравьев И. А., Пиминов О. Х., там же, 1972, № 5, 6.—7. Сухомлинов А. К., Гайдукевич А. Н., Гончаров А. И., Холупяк И. Ю., Хим-фарм. журнал, 1971, № 2, 31.—8. Сухомлинов А. К., Максимец В. П. ХГС, 1965, № 1, 92.—9. Топчиев К. С., Ставровская В. И., Бехли А. Ф., ЖПХ, 1946, XIX, № 12, 1344.
10. Acheson R. M., Burstall M. L., Lefford C. W., Sanson B. F., J. Chem. Soc., 1954, 3742.—11. Basu Das Yupta, J. Ind. Chem. Soc., 1939, 16, 100.—12. Ullmann E., Thoma K., Arzneimittell-Forsch., 1959, 9, 708.—13. Zathurecky Z., Millichar M., Gruntova Z., Sanda M., Mastove Zaklady a masti sucasnej dermatoterapie, Bratislava, 1966.

Надійшла 20.II 1973 р.

A STUDY OF THE ANTIMICROBIAL ACTIVITY OF SOME ACRYDIN DERIVATIVES

A. N. GAIDUKEVICH, G. S. BASHURA, I. M. PERTSEV, A. F. PIMINOV,
A. I. PIATIKOP and E. A. MESHCHANINOVA

*Kharkov Pharmaceutical Institute, Kharkov Research Chemico-Pharmaceutical Institute
and Kharkov Research Dermato-Venerological Institute*

SUMMARY

Results of determination of the antimicrobial activity of some synthesized acrydin derivatives from various ointment bases against *Bacillus pyocyanus* and *Staphylococcus P-209* indicate that some of them are more efficient than boric acid and cyminal.

The antimicrobial activity is to a major extent determined both by the chemical structure of these solutions and physico-chemical nature of the ointment base.