

ФАРМАЦЕВТИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

А. Л. Миндоян, действ. чл. АН Армянской ССР, О. Л. Миндоян и Н. А. Бабаян

Исследование в области синтеза производных  
п-алкоксибензойных кислот

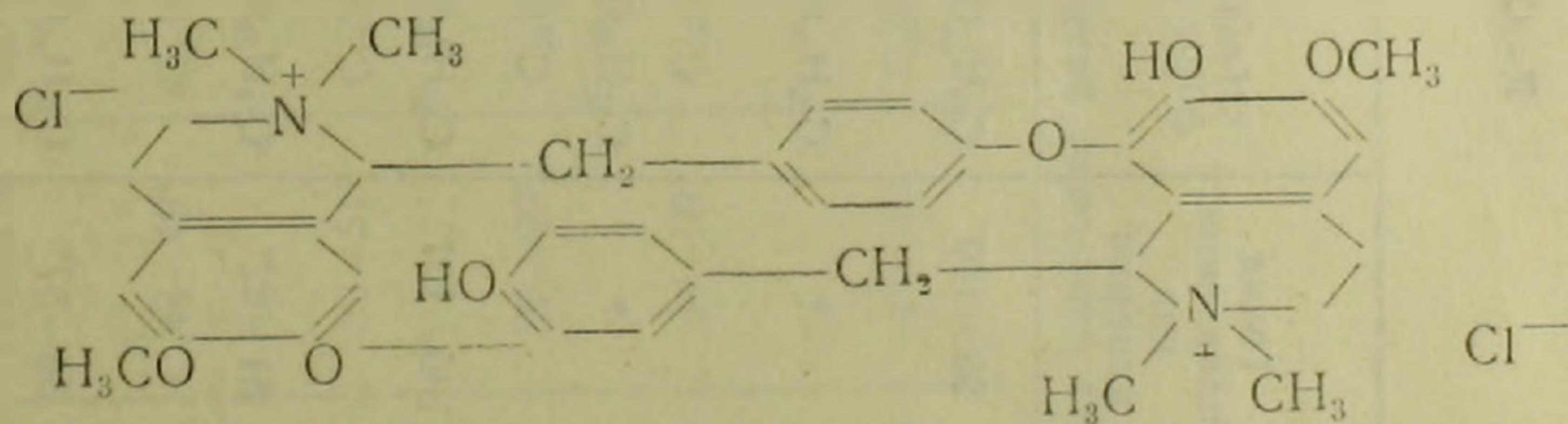
Сообщение IV. Некоторые производные  $\alpha$ ,  $\omega$ -алкилен-бис-

п-оксибензойных кислот

(Представлено 24 VIII 1953)

Специфическое физиологическое действие алкалоидов куаре, проявляющееся в способности расслаблять поперечно-полосатую мускулатуру животных, еще с XVI века привлекало внимание исследователей.

Первые сравнительно серьезные химические исследования были начаты в 1895 году (1), и только через 40 лет было выделено активное начало куаре (2) в виде чистого кристаллического продукта, известного под названием д-тубокуарин-хлорида



По своему химическому строению этот алкалоид рассматривается как эфир с бис-тетрагидро-изохинолиновой группировкой. Определение строения тубокуарина послужило основой для синтеза новых, более доступных соединений с куареподобным действием.

Отдельные группировки, входящие в молекулу д-тубокуарина, послужили основой для синтеза и изучения свойств большого числа разнообразных четвертичных аммонийных соединений и простых фенолоэфиров.

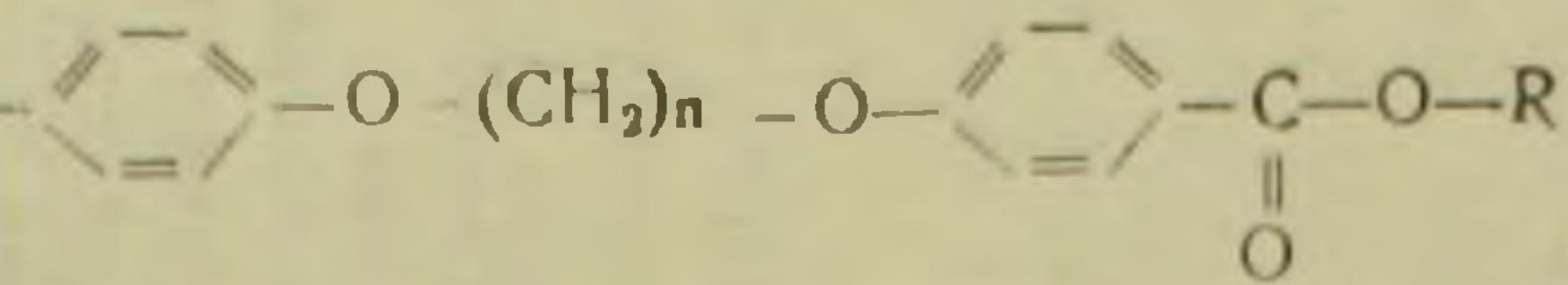
В результате этих исследований были предложены для применения в медицинской практике:

декаметилен- $\alpha$ ,  $\omega$ -бис-триметиламмоний бромид-сикурин (3)

$R - O - C -$   
 $\parallel$   
O

$R$	$n$	Выход в %	Точка плавления или кипения	Общая формула
$CH_3 - CH_2 -$	1	50,7	98 – 100°	$C_{19}H_{20}O_6$
$CH_3 - N - CH_2 - CH_2 -$ $CH_3$	1	50,0	*	$C_{23}H_{30}O_6N_2$
$CH_3 - CH_2 - N - CH_2 - CH_2 -$ $CH_3 - CH_2 -$	1	43,0	*	$C_{27}H_{38}O_6N_2$
$CH_3 - CH_2 -$	2	25,0	106 – 107°	$C_{20}H_{22}O_6$
$CH_3 - N - CH_2 - CH_2 -$ $CH_3$	2	60,0	81 – 82°	$C_{24}H_{32}O_6N_2$
$CH_3 - CH_2 - N - CH_2 - CH_2 -$ $CH_3 - CH_2 -$	2	50,0	56 – 57°	$C_{28}H_{44}O_6N_2$

Таблица

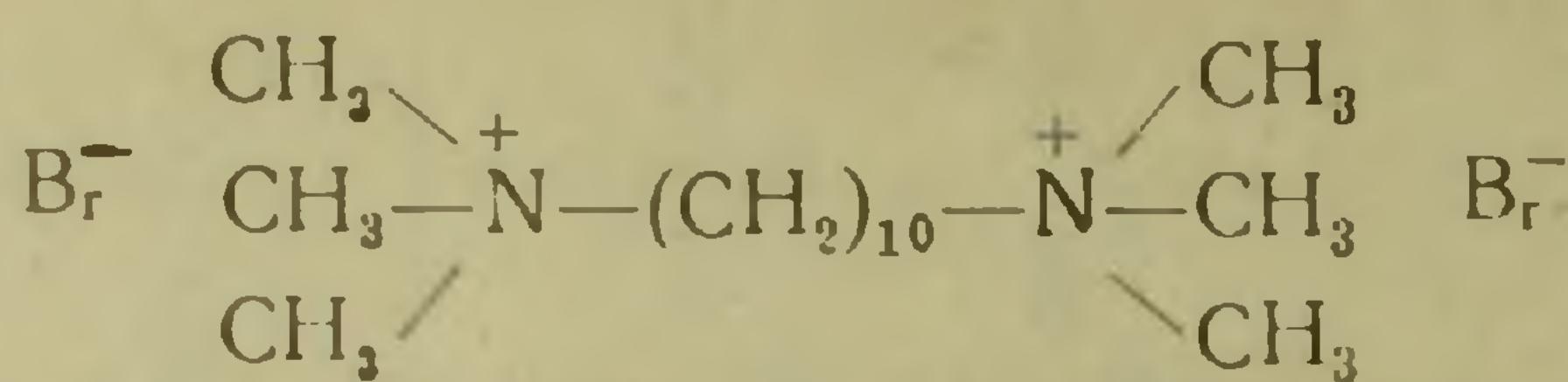


Анализ в %				Точки плавления солей			
вычис- лено	найдено	C	H	хлоргидрат	оксалат	иодмети- лат	иодэтилат
66,27	66,68	5,81	6,18	212°	194—195°	72—76°	132—136°
					153—156°	125—128°	84—85°
67,03	66,83	6,14	6,38				
64,89	65,41	7,20	7,35	237—238°	233—234°	247—249°	230—231°
66,93	67,46°	8,37	8,26	216—220°	177—179°	139—140°	213—215°

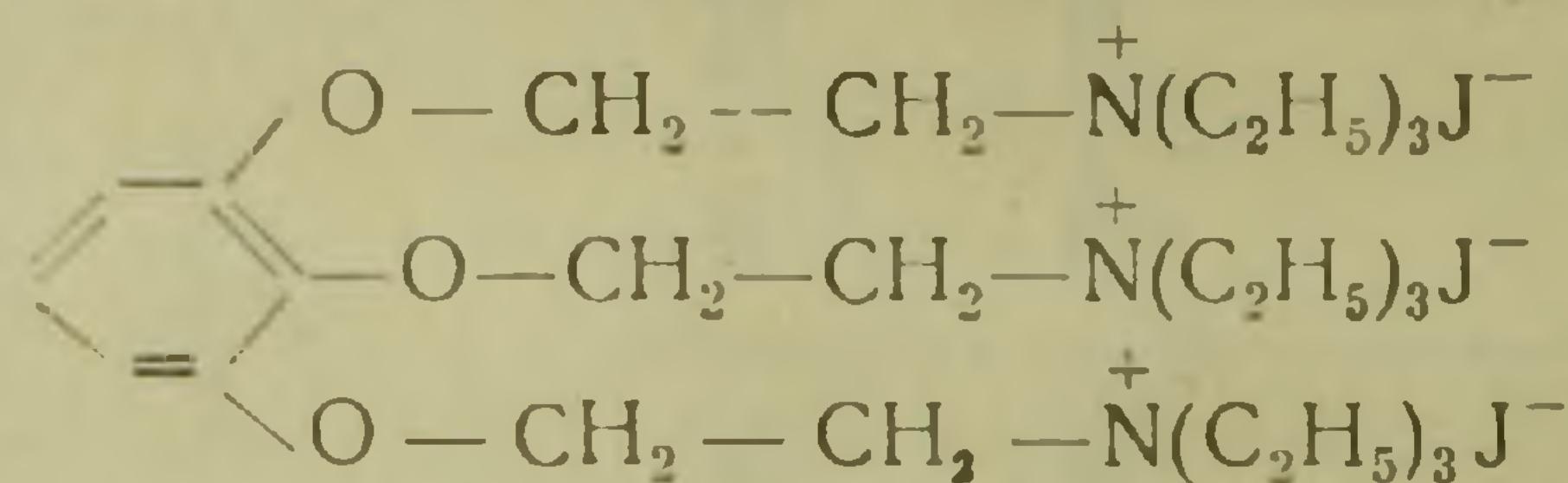
$\text{CH}_3-\text{CH}_2-$	3	52,2	109—110°	$\text{C}_{21}\text{H}_{24}\text{O}_6$
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3-\text{N}-\text{CH}_2-\text{CH}_2- \end{array}$	3	50,0	48—49°	$\text{C}_{25}\text{H}_{34}\text{O}_6\text{N}_2$
$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{N}-\text{CH}_2-\text{CH}_2- \end{array}$	3	50,0	50—51°	$\text{C}_{29}\text{H}_{42}\text{O}_6\text{N}_2$
$\text{CH}_3-\text{CH}_2-$	4	56,0	97—99°	$\text{C}_{22}\text{H}_{26}\text{O}_6$
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3-\text{N}-\text{CH}_2-\text{CH}_2- \end{array}$	4	45,0	58—59°	$\text{C}_{26}\text{H}_{36}\text{O}_6\text{N}_2$
$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{N}-\text{CH}_2-\text{CH}_2- \end{array}$	4	40,0	45—46°	$\text{C}_{30}\text{H}_{44}\text{O}_6\text{N}_2$

\* Маслообразная жидкость при перегонке разлагается.

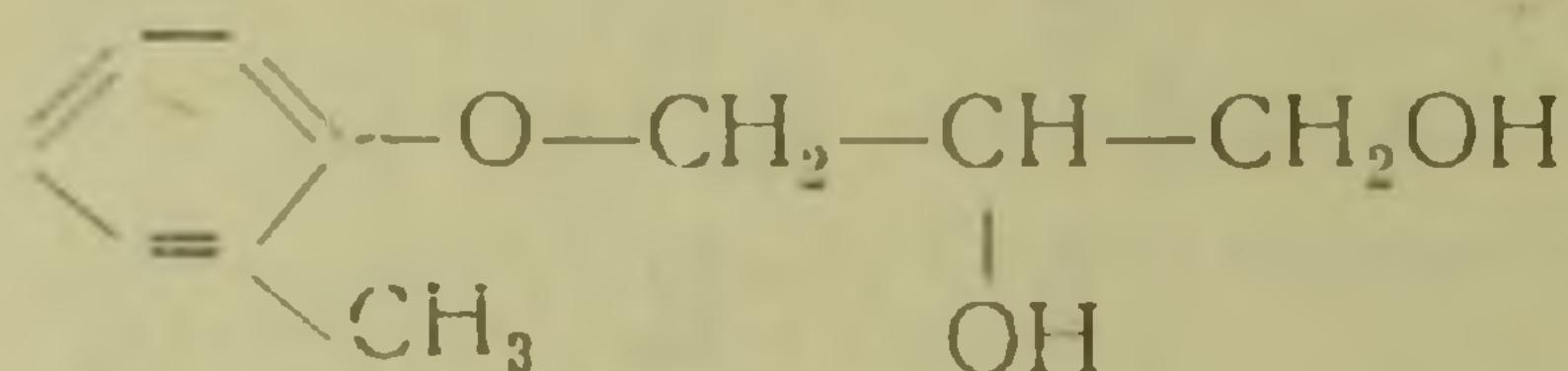
67,73	67,12	6,45	6,86					
65,50	65,11	7,42	7,96	168—171°	189—192°	217—218°	177—182°	
67,06	67,31	8,33	8,14		139—141°	149—152°	105—107°	
68,39	68,63	6,73	6,71					
66,11	66,38	7,62	7,90	202—203°	234—236°	236—238°	204—206°	
68,18	68,42	8,35	8,03	209—212°	234—238°	181—182°	174—179°	



триэтилхолинпирогалловый триэфир—пиrolаксон (4)



3-(o-толилокси)-1, 2-пропандиол—мианезин (5) и др.

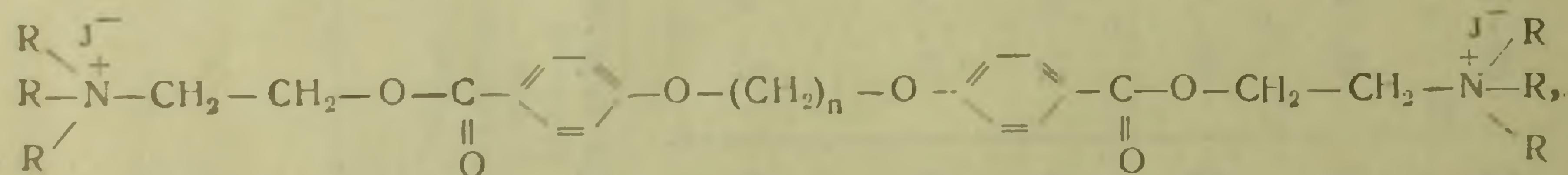


Проведенные нами за последние годы исследования в области синтеза производных двухосновных карбоновых кислот (6, 7, 8) также привели к получению активных соединений с куареподобными свойствами.

Отдельные препараты этого ряда, как, например, дихолиновый эфир янтарной кислоты—дитилин (6) и др., проявляя примерно такую же активность, как d-тубокуаринхлорид, обладали более кратковременным действием, однако, в отличие от d-тубокуарина, синкурина, пиrolаксона и мианезина, имели большую терапевтическую широту (9).

Указанные данные побудили нас к осуществлению синтеза и изучению куареподобных свойств амино-эфиров, сочетающих в своей структуре, как сложноэфирную, так и фенолоэфирную группировки.

В результате нами были синтезированы аминоэфиры и четвертичные аммонийные производные  $\alpha$ ,  $\omega$ -алкилен-бис-п-оксибензойных кислот следующего строения:



где  $R$  = метилу, этилу;  $n$  = 1, 2, 3, 4.

В таблице приведены некоторые физико-химические данные полученных соединений.

Подробные данные по синтезу, а также обсуждение материала фармакологических исследований, проведенных с целью изучения зависимости строения полученных соединений от их действия, будут опубликованы отдельно.

Элементарный анализ проведен сотрудниками аналитического отдела нашей лаборатории С. Н. Тонаканян и А. Г. Алоян.

Лаборатория фармацевтической химии  
Академии наук Армянской ССР

**Հետազոտություն բ-ալկօքսիբենզոական թրուների ածանցյալների  
սինթեզի բնագավառում**

**Հաղորդում IV: շ, ա-ալկիլեն-բիս-թ-օօսիբենզոական թրուների  
մի խանության ածանցյալներ**

Ալկալոիդ կուրարեի ֆիզիոլոգիական հատկությունը, կապված կենդանիների միջա-  
կանների թույացման հետ, հայտնի է 16-րդ դարից:

Կուրարե ալկալոիդների բնագույնում առաջին, համեմատարար լուրջ քիմիական  
հետազոտություններն սկսվել են 1893 թ., սակայն միայն քառասուն տարուց հետո է  
հաջողվել ստանալ մաքուր ազդող նյութը, որը հայտնի է մ-տուրոկուրարինքլորիդ ան-  
գան տակ:

Իր քիմիական կառուցվածքով մ-տուրոկուրարինքլորիդը ներկայացնում է կրկնակի  
ակտրահիգրոիդոխինոլինային խմբավորումներ պարունակող էթեր:

Այդ ալկալոիդի ստրուկտուրայի պարզաբանումը խթան հանդիսացավ նոր կուրա-  
րենման հատկություններով օժտված սինթետիկ միացությունների ստացման համար:

Ենելով մ-տուրոկուրարինքլորիդի ստրուկտուրայում տետրահիդրոօխինոլային և  
էթերային խմբավորումների առկայությունից, իր ժամանակին ստացված են մեծ թվով  
բազմազան հինգարժեք ազոտ պարունակող միացություններ և ֆենոլէթերներ: Այս հե-  
տազոտությունների հետևանքով կիրառություն են գտել սինկուրինը, պիրոլակոնը, միա-  
նազինը և մի շարք այլ պրեպարատներ:

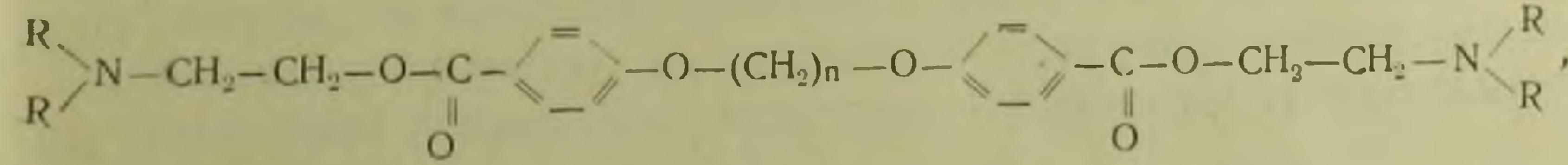
Սակայն թվարկված պրեպարատների մեծ մասը մ-տուրոկուրարինքլորիդի նման  
առքսիկ են:

Երկիմքանի թթուների բնագավառում վերջին տարիների ընթացքում մեր կա-  
տարած հետազոտությունները ցույց տվեցին, որ այս շարքի որոշ ստրուկտուրաներ ու-  
նեցող միացություններ նույնպես ցուցաբերում են կուրարենման հատկություններ:

Սինթեզված միացություններից մի քանիսը, մ-տուրոկուրարինքլորիդին հավասար  
ակտիվություն ցուցաբերելու հետ մեկտեղ, քիչ տոքսիկ են, սակայն կարճատև ազդեցու-  
թյուն ունեն:

Երկիմքանի կուրրոնաթթուների ածանցյալների կուրարենման զրական հատկու-  
թյունները պատճառ հանդիսացան ձեռնարկելու միացությունների մի նոր շարքի սինթե-  
զին, որոնք իրենց մոլեկուլում ֆենոլէթերային խմբերը զուդակցում են կարրոնա-  
թթվական էսթերների հետ:

Այդ նպատակով նախատեսված էր սինթեզել շ, ա-ալկիլեն-թիս (թ-օքսիթենզոական  
թթուների) դիալկիլամինոալկիլ էսթերներ:



որտեղ  $\text{R} = \text{մեթիլի}, \text{էթիլի}, n=1, 2, 3, 4$  և ուսումնասիրել նրանց զանազան աղերի քիո-  
լոգիական հատկությունները:

Աղյուսակ 1-ըւմ բերված են ստացված միացությունների ֆիզիկո-քիմիական հատ-  
կությունները ընորոշող մի քանի տվյալներ:

Այս միացությունների ստացման եղանակներին վերաբերող մանրամասն տվյալները,  
ինչպես նաև նրանց բիոլոգիական հատկությունների ուսումնասիրությունների արդյունք-  
ները կհաղորդվեն առանձին:

## ЛИТЕРАТУРА—ԳՐԱԿԱՆՈՒԹՅՈՒՆ

<sup>1</sup> Бом, Arch. Pharm. 235, 660, 1897. <sup>2</sup> Кинг, J. Chem. Soc. 1381, 1935. <sup>3</sup> Иннак, Е. Пеликан и др., J. Pharm. Expt. Therap., 98, 318, 1950; Е. Пеликан, там же, 99, 215, 1950; Иннак, Е. Пеликан, там же, 100, 201, 1950. <sup>4</sup> Бове и др., Compt. rend. Acad. sei. 225, 956, 1947. [C. A. 42, 2353, 1948]. Армстронг, Lancet, 258, 1131, 1950. <sup>5</sup> Вал. Прибиль, Брекер и др., J. Am. Chem. Soc. 72, 3710, 1950. <sup>6</sup> А. Л. Мнджоян, О. Л. Мнджоян, О. Е. Гаспарян, ДАН Арм. ССР, XVIII, 1, 1954. <sup>7</sup> А. Л. Мнджоян, О. Л. Мнджоян, Н. А. Бабаян, ДАН Арм. ССР, XVIII, 2, 1954. <sup>8</sup> А. Л. Мнджоян, О. Л. Мнджоян, О. Е. Гаспарян, ДАН Арм. ССР, XVIII, 3, 1954.