

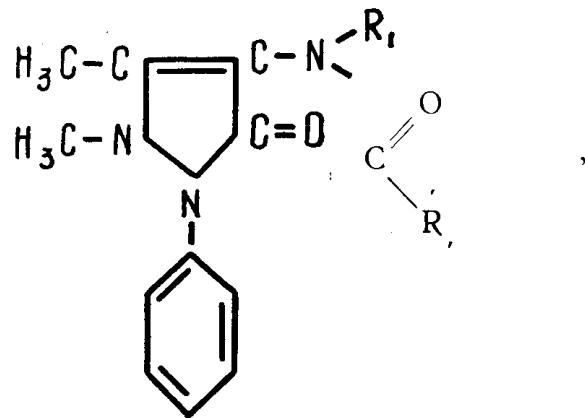
## ИК-СПЕКТРЫ НЕКОТОРЫХ ПРОИЗВОДНЫХ 4-АМИНОАНТИПИРИНА

М. М. КАГАНСКИЙ, В. Е. ЧИСТЯКОВ, Г. М. СТЕПНОВА, Е. В. ШМИДТ,  
И. В. ШМИДТ

(Представлена научно-методическим семинаром химико-технологического факультета)

Спектральному исследованию 5-пиразолонов посвящено большое число работ [1—9], однако данных по инфракрасным спектрам ацилпроизводных 4-аминоантипирина мы в литературе не нашли.

Настоящая работа посвящена рассмотрению ИК-спектров ранее синтезированных одними из нас [10—12] ацилпроизводных 4-амино- и 4-метиламиноантипирина с общей формулой



где  $R_1 = H; CH_3; COR'_1$  — жирные или ароматические кислотные остатки с различными заместителями в радикале или в кольце.

### Экспериментальная часть

Работа проводилась на 2-лучевом спектрофотометре UR-10. Образцы приготавливались в виде суспензии в вазелиновом масле. Съемка производилась на призмах NaCl и LiF.

### Обсуждение результатов

Характеристика частоты ИК-полос поглощения исследованных соединений представлена в таблице.

Наиболее сложная спектральная картина, обусловленная наличием в молекулах антипириламидов экзоциклической карбонильной группы

Таблица

Характеристические полосы поглощения производных 4-аминоантраницина (частота в см<sup>-1</sup>)—1

№ п.п.	R <sub>1</sub>	R' <sub>1</sub>	Амин I			NO <sub>2</sub>	Амин II	NO <sub>2</sub>	Амин III	NO <sub>2</sub>	Амин I	Кето-группа кольца	CH-группа кольца	NH	NH <sub>2</sub>	HO
			4	5	6											
1	H	CH <sub>3</sub>	1315			1535			1675	1700	3035		3240			
2	H	CCl <sub>3</sub>	1300			1510			1645	1710	3045		3150	3230		
3	H	(CH <sub>2</sub> ) <sub>16</sub> —CH <sub>3</sub>	1300			1537			1645	1690	3030		3240			
4	H	(CH <sub>2</sub> ) <sub>14</sub> —CH <sub>3</sub>	1300			1527			1650	1690	3040		3235			
5	CH <sub>3</sub>	(CH <sub>2</sub> ) <sub>16</sub> —CH <sub>3</sub>							1660	1690	3025					
6	H	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	1290			1535			1650	1680	3040		3305—3330			
7	H	O-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> Cl	1305			1530			1650	1682	3050		3150			
8	H	O-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> I	1302			1530			1650	1680	3045		3150			
9	CH <sub>3</sub>	O-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> I							1654	1677	3060		3155			
10	H	O-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> Br	1305			1530			1652	1683	3030		3195—3448—3490			
11	H	π-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> Br	1310			1500			1655	1665	3040		3140—3170			
12	H	24-C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> Cl <sub>2</sub>	1300			1530			1640	1685	3030					
13	H	M-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> F	1297			1500			1650	1675	3070		3150	3255		
14	H	2,5-C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> (OH)Br	1320			1510			1634	1674	3055		3135			
15	H	M-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> J	1310			1529			1653	1663	3060		3210	3445	3500	
16	H	π-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> N <sub>0</sub> <sub>2</sub>	1315			1530			1650	1675	3070		3100	3250		
17	H	3,5-C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> (NO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	1310			1550			1645	1680	3055		3120	3260		

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
18	CH <sub>3</sub>	3,5-C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> (NO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	1320	1340	1360	1520	1556	1620	1645	1676	3080	3150	3150
19	H	2, 3, 5-C <sub>6</sub> H <sub>2</sub> OH(NO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	1300	1350	1350	1550	1650	1685	1685	3070	3150	3150	3335
20	H	2, 5-C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> (NO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	1310	1350	1530	1572	1636	1683	1683	3080	3190	3190	
21	H	2, 4-C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> (OH)NO <sub>2</sub>	1310	1340	1500	1646	1687	1687	1687	3085	3185	3200	
22	H	n-CH-CH-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> NO <sub>2</sub>											
23		3,5-динитробензоат 4-аминоантитирина	1290	1345	1530		1700		1700	3090			
24	H	o-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> OH	1305		1540		1635		1678	3040		3135	3325
25	H	m-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> OH	1315		1520		1645—1660		1660	3050		3150	3288
26	H	p-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> OH	1287		1516		1630—1655		1655	3140		3140	3305
27	H	2,4-C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> (OH)	1315		1500		1620—1635		1635	3085			3370
28	H	2,6-C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> (OH)	1310		1507		1620—1650		1650	3060		3165	3305
29	H	o-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> OCH <sub>3</sub>	1300		1487		1663		1685	3085		3363	
30	H	m-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> OCH <sub>3</sub>	1320		1520		1650		1680	3020		3140	3210
31	H	p-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> OCH <sub>3</sub>	1310		1507		1658		1670	3060		3135	3300
32	CH <sub>3</sub>	o-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> OCH <sub>3</sub>					1668		1668	3030			
33	CH <sub>3</sub>	p-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> OCH <sub>3</sub>					1665		1665	3040			
34	H	M-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> CH <sub>3</sub>	1320		1520		1645		1675	3060		3140	3200
35	H	p-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> NH <sub>2</sub>	1294		1532		1632		1668	3040		3210	3310
36	H	p-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> NH-C(=O)-CH <sub>3</sub>	1320		1530		1663		1685	3040		3100	3175
37	H	2,4-C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> OHNNHC(=O)CH <sub>3</sub>	1310		1514		1650		1696	3050		3110	3190
38		Аминоантитирины					1650—1680			3040		3325	
39		Антитирины	1310				1662 [19]	1668 [20]				3430	

и амидной группировки, наблюдается в областях поглощения валентных колебаний С-О и NH.

В области  $1710-1620 \text{ см}^{-1}$  антипириламиды дают две интенсивные полосы поглощения, обусловленные колебаниями кетогруппы кольца и карбонила вторичного амида (Амид 1). Кетогруппа гетероцикла антипириламидов жирных кислот поглощает при  $1695 \pm 8 \text{ см}^{-1}$ , а полоса Амид 1 находится в области  $1652 \pm 10 \text{ см}^{-1}$  (№№ 1—5). В антипириламида замещенных ароматических кислот (№№ 6—37) полоса поглощения кетогруппы смещается до  $1671 \pm 12 \text{ см}^{-1}$ .

На положение карбонильных полос поглощения замещенных бензантипириламидов определенное влияние оказывает характер и положение заместителя в фенильном радикале кислотного остатка. Кетогруппа незамещенного бензантипириламида (№ 6) поглощает при  $1680 \text{ см}^{-1}$ . Заметное смещение в низкочастотную область (на  $10-15 \text{ см}^{-1}$ ) наблюдается при введении в бензоильный радикал атомов галогена в мета- и пара-положение (№№ 11, 15), метоксильной и аминогруппы в пара-положение (№№ 31, 35).

Особенно сильное смещение обоих полос карбонильного поглощения в низкочастотную область происходит при замещении водородов в ароильном радикале на оксигруппы. Для соединений №№ 19, 25—28 характерно слияние этих полос в одну широкую полосу с максимумом в области  $1639 \pm 8 \text{ см}^{-1}$ . Исключения составляют соединения №№ 14, 21, 24, у которых претерпевает смещение лишь полоса Амид 1/ $1635 \text{ см}^{-1}$  и обозначено в спектре два отчетливых максимума. Этот факт, по-видимому, можно объяснить предпочтительным образованием у этих соединений внутримолекулярной водородной связи между гидроксильной группой в орто-положении с карбонилом амидной группы. Возникновение этой связи препятствует образованию межмолекулярной связи С-O..HO гетероцикла.

В области поглощения  $3500-2800 \text{ см}^{-1}$  расположены полосы поглощения, связанные с валентными колебаниями амидной группы.

Для вторичных амидов в зависимости от типа водородной связи возможны транс- и цис-ассоциаты. Транс-ассоциату приписывают полосу поглощения при  $3330-3280 \text{ см}^{-1}$ , а цис-ассоциату —  $3200-3160 \text{ см}^{-1}$  [13—18].

Для антипириламидов жирных кислот, у которых полосы поглощения NH наблюдаются при  $3240 \text{ см}^{-1}$ , можно предполагать транс-ассоциированное состояние.

Для большинства антипириламидов ароматических кислот, напротив, более характерно поглощение в области  $3157 \pm 22 \text{ см}^{-1}$  [цис-ассоциат]. В спектрах некоторых бензантипириламидов с мета- и пара-заместителями в ароильном радикале в этой области находятся две полосы при  $3157 \pm 26 \text{ см}^{-1}$  и  $3277 \pm 48 \text{ см}^{-1}$ . Можно предполагать, что в последнем случае имеется равновесная смесь транс- и цис-ассоциатов.

Так как валентные колебания связанной OH-группы лежат в этой же области ( $3317 \pm 24 \text{ см}^{-1}$ ), интерпретация характера ассоциации оксибензантипириламидов затруднена.

## Выходы

1. Приводятся ИК-спектры 38 ацил- и ацил-N-метилпроизводных 4-аминоантипирина.
2. Обсуждается поведение полос поглощения, принадлежащих валентным колебаниям С-О и NH-связей в зависимости от характера ациального остатка.

## ЛИТЕРАТУРА

1. P. Gagnon, J. Boivin. Canad. J. Chem., 31, 1025, 1953.
  2. J. Lecomte, F. Taboure, E. Gray. Bull. soc. Chem. Frans, 779, 1947.
  3. W. Otting. Ber., 12, 2887, 1956.
  4. W. Krohs. Ber., 88, 866, 1955.
  5. K. Kuroasaki, Nippon Kagaku Zasshi, 79, 1339, 1958.
  6. J. Jensen. Acta Chem. Scand., 10, 667, 1956.
  7. A. Katritzki, F. Maine. Tetrahedron, 20, 299, 1964.
  8. S. Reffn. Spectrochim. Acta, 17, 40, 1961.
  9. L. Cagriano. J. Chem. Soc., 80, 5796, 1958.
  10. Г. М. Степнова, Е. В. Шмидт. Журн. ВХО им. Менделеева, 10, 358, 1965.
  11. Г. М. Степнова, Е. В. Шмидт. Изв. вузов (Химия и хим. технология), 8, 520, 1965.
  12. А. С. Саратиков, Г. М. Степнова, Е. В. Шмидт и др. Изв. СО АН СССР, 12, 84, 1965.
  13. Л. Беллами. Инфракрасные спектры сложных молекул. ИЛ, М., 1963.
  14. Применение спектроскопии в химии (под ред. Веста), ИЛ, М., 1959.
  15. S. Darton. G. Sutherland. Nature, 164, 440, 1949.
  16. S. Darton. Discuss. Farad. Soc., 9, 325, 1950.
  17. R. Russel, H. Tompson. Spectroch. acta, 8, 138, 1956.
  18. R. Badger, H. Rubaicava. Proc. Natl. Acad. Sci., U. S. 40, 12, 1954.
  19. А. И. Гусев, Б. Е. Зайцев, В. К. Акимов. ЖОХ, 25, 1548, 1965.
  20. Б. Е. Зайцев, Ю. Н. Шейнкер. Изв. АН СССР, отд. хим. наук, 11, 2070, 1962.
-