

## 1-(2-羟基-3-芳氧基丙基)-4-芳酰基 哌嗪的合成

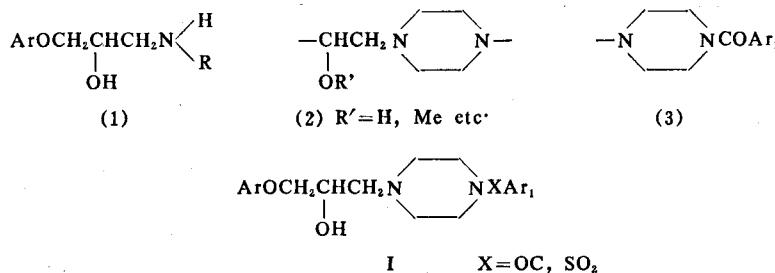
范云鸽\* 嵇耀武 黄志新 陈恒昌

(郑州大学化学系)

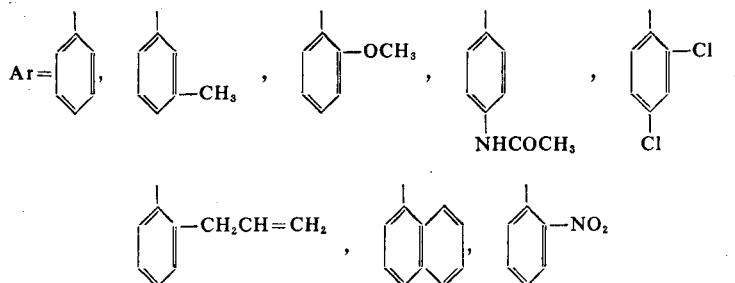
**摘要** 根据拼合原理,设计并合成了19个1-(2-羟基-3-芳氧基丙基)-4-芳酰基哌嗪类化合物。对其中8个化合物I<sub>1</sub>~I<sub>8</sub>进行了药理试验,发现它们有明显的降压活性及 $\alpha$ -受体阻滞活性。

**关键词** 抗高血压；哌嗪衍生物

根据拼合原理，将药理作用相同而结构类型不同的化合物拼合起来，有可能得到活性更佳的化合物<sup>(1~2)</sup>。我们从三类有抗高血压活性的化合物中选出各自的共同结构部分： $\beta$ -受体阻滞剂的基本结构<sup>(1)</sup>；近年来报道的一些有抗高血压活性化合物<sup>(3~6)</sup>的共同结构部分——哌嗪乙氧基结构<sup>(2)</sup>；临幊上应用的哌唑嗪类抗高血压药物的部分结构——芳酰基哌嗪<sup>(3)</sup>。综合考虑这三种结构，设计了一类化合物 I。



由于  $\beta$ -受体阻滞剂目前仍为一类安全有效的抗高血压药物，所以 Ar 选用临幊上疗效肯定的  $\beta$ -受体阻滞剂中的一些芳基。例如：



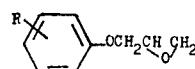
$\text{Ar}_1$  部分为苯基或取代苯基, 例如邻氯苯基、对甲苯基, 3,4,5-三甲氧基苯基。此外, 根据生物电子等排概念, 用哌嗪嗪中含有的呋喃甲酰基代替苯甲酰基, 用对-甲苯磺酰基代替对-甲苯甲酰基, 设计了一些化合物(见表 3)。

我们采用下列路线合成了 I 类化合物。

本文于 1986 年 3 月 5 日收到。

\* 硕士研究生

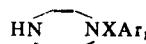
Tab 1. Structures, physical data and yields of 3- aroxyl-1,2-epoxypropanes



R	Time of reaction (h)	Yield (%)	BP°C or MP°C*
H	12	64.7	93~94/0.533kPa(4 mmHg)
3-CH <sub>3</sub>	24	75.6	104~107/1.20kPa(9 mmHg)
2-OCH <sub>3</sub>	20	71.9	120~125/1.87kPa(14 mmHg)
4-NHCOCH <sub>3</sub>	20	80.8	117~120
2,4-Cl <sub>2</sub>	20	70.8	128~131/2.13kPa(16 mmHg)
2-CH <sub>2</sub> CH=CH <sub>2</sub>	14	83.7	118~122/2.40kPa(18 mmHg)
Ar=	13	71.0	169~172/1.87kPa(14 mmHg)
2-NO <sub>2</sub>	25	33.3	49~52

\*Pressure and temperature were uncorrected.

Tab 2. Structures, physical data and yields of 1-aroxylpiperazines

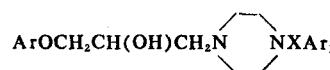


XAr <sub>1</sub>	Base or salt	MP°C (Solvent)	Yield (%)	IR cm <sup>-1</sup>
CO-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub>	Free base	65~66	64	3270(NH), 1610(CO), 730, 710
	Hydrochloride	275(d.) (EtOH)	73	3000~2300(N <sup>+</sup> H <sub>2</sub> ), 1620(CO), 720, 700
CO-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> Cl	Free base		73.3	
	Hydrochloride	203~205 (EtOH)		2900~2400(N <sup>+</sup> H <sub>2</sub> ), 1650(CO), 780
CO-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -CH <sub>3</sub>	Free base	89~91 (C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> -Petr ether)	42	
	Hydrochloride	290(d.) (EtOH)	46	2700~2470(N <sup>+</sup> H <sub>2</sub> ), 1635(CO), 837
CO-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> O	Hydrochloride	201~202 (Ditto)	74	2860~2500(N <sup>+</sup> H <sub>2</sub> ), 1630(CO), 1290, 1020, 780
CO-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> OCH <sub>3</sub>	Hydrochloride	221~223 (Ditto)	63	2700~2460(N <sup>+</sup> H <sub>2</sub> ), 1650(CO), 845, 770
SO <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -CH <sub>3</sub>	Free base	108~109 (C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> -Petr. ether)	34	3300(NH), 1595, 1310~1300, 1180~1150, 810

<sup>1</sup>HNMR for  $\text{HN} \begin{array}{c} \diagup \\ \text{NCO}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{O} \end{array}$  δ ppm 1.69(1H, s,  $\text{HN} \begin{array}{c} \diagup \\ \text{N} \end{array}$ ); 2.65~2.85 (4 H, m,  $\text{O} \begin{array}{c} \diagup \\ \text{CH}_2 \\ \diagdown \end{array} \text{N}-\text{CH}_2$ ); 3.35~

3.60(4H, m,  $\text{CH}_2 \begin{array}{c} \diagup \\ \text{N}-\text{CO} \\ \diagdown \end{array}$ ); 7.33(5H, s, Ar-H)

<sup>1</sup>HNMR for  $\text{HN} \begin{array}{c} \diagup \\ \text{NSO}_2-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_3 \end{array}$  1.7(1H, s,  $\text{HN} \begin{array}{c} \diagup \\ \text{N} \end{array}$ ); 2.54 (3H, s, -CH<sub>3</sub>); 2.95 (8H, s,  $\text{N} \begin{array}{c} \diagup \\ \text{CH}_2 \\ \diagdown \end{array} \text{N}-$ ); 7.30~7.82(4H, q, Ar-H)

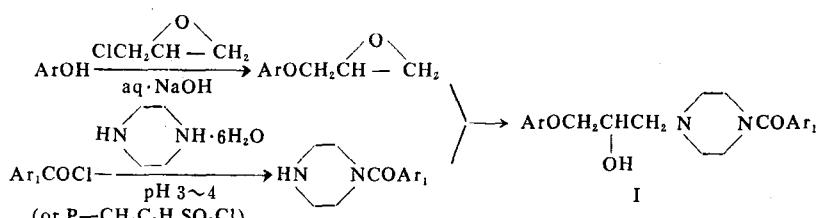
Tab 3. Structures, physical properties and spectral data for compounds of I<sub>1</sub>~I<sub>11</sub>

Compd*	Ar	XAr <sub>1</sub>	MP°C (Solvent)	Yield (%)	IR cm <sup>-1</sup>	<sup>1</sup> H NMR (CDCl <sub>3</sub> , TMS) δ ppm**
I <sub>1</sub>			114~115 (EtOH-Me <sub>2</sub> CO)	79.4	3200(OH), 1615(CO)	2.45~2.70(6H, m, CH <sub>2</sub> N<CH <sub>2</sub> ); 3.65~4.03(8H,m,— OCH <sub>2</sub> CH(OH), CH <sub>2</sub> >N); 6.86~7.20 (5H,m, Ar-H); 7.42(5H, s, Ar <sub>1</sub> -H)
I <sub>2</sub>			93~94 (Me <sub>2</sub> CO-Petro. ether)	70.7	3220(OH), 1610(CO)	2.33(3H, s,—CH <sub>3</sub> )
I <sub>3</sub> <sup>b</sup>			169~170 (EtOH)	76.8	3570, 3320(OH), 2700~ 2400(N <sup>+</sup> H), 1620(CO)	3.71(3H,S,OCH <sub>3</sub> )
I <sub>4</sub> <sup>b</sup>			148~150 (Ditto)	61.5	3270(OH), 2700 2700~ 2450(N <sup>+</sup> H), 1630(CO)	1.97(3H, s, COCH <sub>3</sub> ); 6.74~7.09 (5H,m, Ar—H,NHCO)
I <sub>5</sub> <sup>b</sup>			185~186 (EtOH-Et <sub>2</sub> O)	89.7	3270(OH), 2650~ 2300(N <sup>+</sup> H), 1630(CO)	6.77~7.36(3H, m, Ar-H);
I <sub>6</sub> <sup>b</sup>			168~170 Ditto	76.7	3300(OH)	1.97(2H,m,CH <sub>2</sub> C=C) 5.09~5.11(2H,m,=CH <sub>2</sub> ); 5.70~6.30 (1H,m, CH=)
I <sub>7</sub> <sup>b</sup>			224~226(d.) (EtOH-H <sub>2</sub> O)	90.9	3350(OH), 2700~ 2450(N <sup>+</sup> H), 1630(CO)	6.76~8.22(7H, m, 
I <sub>8</sub> <sup>b</sup>			168~169 (MeOH—i-PrOH)	73.8	3410(OH), 2670~ 2350(N <sup>+</sup> H), 1620(CO)	6.94~7.98 (4H, m, Ar-H)
I <sub>9</sub> <sup>b</sup>			181~182 (i-PrOH-Et <sub>2</sub> O)	68.2	3330(OH), 2650~ 2400(N <sup>+</sup> H), 1650(CO)	2.30(3H,s, ArCH <sub>3</sub> )
I <sub>10</sub> <sup>b</sup>			103~104 (Me <sub>2</sub> CO-Et <sub>2</sub> O)	68.7	3450(OH), 1620(CO)	2.32(3H,s, ArCH <sub>3</sub> )
I <sub>11</sub> <sup>***</sup>			155~157 (MeOH-EtOH)	87.3	3300, 3050, 2950, 1700, 1610, 1586, 1500~1420	

Continued

Compd*	Ar	X Ar <sub>1</sub>	MP°C (solvent)	Yield (%)	IR cm <sup>-1</sup>	<sup>1</sup> H NMR (CDCl <sub>3</sub> , TMS) δ (ppm)**
I <sub>12</sub>			103~104 (EtOH-Et <sub>2</sub> O)	69.8	3150(OH), 2950, 2984, 1625(CO)	2.31(3H, s, ArCH <sub>3</sub> ); 6.43~7.50(7H, m, Ar-H, H- Ar-H, -C=O-CH <sub>2</sub> -C=C(H)-H)
I <sub>13</sub>			119~120 (Ditto)	87.5	3400(OH)	2.32(3H, s, ArCH <sub>3</sub> ); 2.46(3H, s, Ar <sub>1</sub> CH <sub>3</sub> )
I <sub>14</sub>			158~159 (EtOH)	91.0	3400(OH)	2.46(3H, s, -CH <sub>3</sub> )
I <sub>15</sub>			122~123 (EtOH-Me <sub>2</sub> CO)	100	3600(OH)	2.46(3H, s, Ar <sub>1</sub> CH <sub>3</sub> ); 3.84(3H, s, ArOCH <sub>3</sub> )
I <sub>16</sub>			159~161 (Ditto)	81.7	3320(OH), 1675, 1595	2.06(3H, s, COCH <sub>3</sub> ); 2.43(3H, s, -CH <sub>3</sub> )
I <sub>17</sub>			108~110 (Me <sub>2</sub> CO-Et <sub>2</sub> O)	80.2	3430(OH), 1620(CO)	2.37(3H, s, Ar <sub>1</sub> CH <sub>3</sub> )
I <sub>18</sub> ***			170~173 (MeOH-i-PrOH)	66.5	3600, 3270(OH), 2670~ 2450(N <sup>+</sup> H), 1630(CO)	
I <sub>19</sub> ***			161~163 (Ditto)	78.0	3250(OH), 3040, 2950, 2720~2500 (N <sup>+</sup> H) 1710, 1626, 1600~1460	

a: Free base. b: Hydrochloride c: Maleate.

\* Elemental analyses: deviation within ± 0.4% (C, H, N), from the calculated value except I<sub>1</sub>, I<sub>7</sub>, and I<sub>17</sub>.\*\* Compounds I<sub>3</sub>, I<sub>4</sub> and I<sub>7</sub> using D<sub>2</sub>O as solvent (Me<sub>2</sub>CO, 2.05).\*\*\* MS (m/z I<sub>11</sub>: 444(M<sup>+</sup>), 319, 293, 195; I<sub>18</sub>: 384(M<sup>+</sup>), 243, 217, 119; I<sub>19</sub>: 460(M<sup>+</sup>), 319, 305, 293, 279, 195

Scheme 1. Route of synthesis

酚与环氧氯丙烷在碱性条件下可以顺利地形成3-芳氧基-1,2-环氧丙烷<sup>(7~10)</sup>, 有关数据见表1。

六水哌嗪与芳酰氯在50%丙酮水溶液中反应可制得单芳酰基哌嗪<sup>(11~12)</sup>。反应过程中需

严格控制反应介质的 pH 值，使哌嗪的一个 N 处于成盐状态，而在另一个 N 上发生酰化反应。结果见表 2。

3-芳氧基-1,2-环氧丙烷与 1-芳酰基哌嗪在无水乙醇中回流，就得到 I 类化合物。所合成的 19 个化合物 I<sub>1</sub>~I<sub>19</sub> 均未见文献报道，由元素分析值与光谱数据证明其结构是正确的。

对于化合物 I<sub>1</sub>~I<sub>8</sub> 进行了大鼠和家兔整体麻醉下血压和心电图变化试验，离体兔主动脉条和心房试验以及离体兔空肠试验，发现它们均有明显的降低血压活性，但在低剂量时作用时间较短；此外，这些化合物对兔主动脉条有强的抗  $\alpha$ -受体兴奋作用。进一步的药理试验在进行中。

## 实验部分

测定熔点的温度计读数未经校正。红外光谱用 WFD-7 G 型红外分光光度计测定，kBr 压片。

### 3-芳氧基-1,2-环氧丙烷

用市售或自制的酚(0.1 mol)与新配制的 NaOH 水溶液(NaOH 0.12 mol, H<sub>2</sub>O 100 ml)搅拌 0.5 h。滴加环氧氯丙烷 0.15 mol，室温搅拌 12~25 h。分出油层、水相用乙醚萃取。合并有机层，用水洗涤。干燥后，蒸去溶剂，残余物经减压蒸馏或用合适的溶剂重结晶，得到 3-芳氧基-1,2-环氧丙烷。

### 1-芳酰基哌嗪

将六水哌嗪 0.06 mol 溶于水 60 ml，滴加适量甲基橙指示剂，用盐酸(2 mol/L)中和至指示剂刚变色。加入丙酮 60 ml，在搅拌下于 50~60°C 滴加芳酰氯 0.05 mol，同时不断地用醋酸钠水溶液中和反应过程中释放出的酸。水泵减压蒸去丙酮和水，残余物用无水乙醇煮沸，趁热滤去不溶的盐，滤液冷却后即析出 1-芳酰基哌嗪盐酸盐结晶。

蒸去反应后混合液中的丙酮，用 40%NaOH 溶液中和至 pH≈10，以氯仿萃取。萃取液干燥后，蒸去氯仿，残余物经减压蒸馏，或用适当溶剂重结晶，得到 1-芳酰基哌嗪。

### 1-(2-羟基-3-芳氧基丙基)-4-芳酰基哌嗪(I)

将 1-芳酰基哌嗪 0.01 mol 和 3-芳氧基 1,2-环氧丙烷 0.015 mol 溶于 20 ml 乙醇，回流 3.5~5 h，用 TLC 跟踪反应至 1-芳酰基哌嗪色点消失。反应液冷却后析出产物，用适当溶剂重结晶。收率见表 3。

若反应完成后，在混合液中加入含氯化氢的乙醇溶液，或通入干燥 HCl，则制得产物的盐酸盐。

致谢 河南医科大学药理教研室可君教授主持进行药理试验。

## 参考文献

- 蒋明谦.高等药物化学.北京:科学出版社, 1958:127.
- John JB, et al. Symbiotic approach to drug design antihypertensive  $\beta$ -adrenergic blocking agents. *J Med Chem* 1979; 22:1284.
- Thieme PC, et al. Phenylpiperazine derivatives. *Ger Offen* 3, 005,287; *CA* 1983; 95:169204 s.
- Nartin GJ and Clazion GP. 2-Hydroxy-5-(1-hydroxy-2-piperazinylethyl) benzoic acid derivatives. *Ger Offen* 3,014,813; *CA* 1981; 94:175165 a.
- Espana SA, et al. Vasoactive N-benzoyl or N-cinnamoylpiperazines. *Span Patent* 422, 189; *CA* 1977; 86:140086 h.
- Francois AJ, et al. Trimethoxycinnanoylpiperazine, its salts and its application in therapy. *Fr Demande* 2,474,031; *CA* 1982; 96:35305 n.
- Erhardt PW, et al. Ultra-short acting  $\beta$ -adrenergic receptor blocking agents. I. *J Med Chem* 1982; 25:

1405.

8. Takase and Muneaki, 5-(O-Methoxyphenoxyethyl)-2-oxazolidinone. *Japan Patent* 69 31344; *CA* 1969; 72:90442 j.
9. Kuliev AM, et al. Syntheses of O,O-dipropyl S-( $\alpha$ -alkylphenoxy- $\beta$ -hydroxypropyl) dithiophosphates. *Uch Zap Azerb Gos Univ, Ser Khim Nauk* 1965(2)9; *CA* 1967; 66:37559.
10. Newman MS, et al. New compounds as plant growth regulators. *J Am Chem Soc* 1947; 69:723.
11. Moore TS, et al. N-Substituted derivatives of piperazine and ethylene diamine. I. Preparation of N-monosubstituted derivatives. *J Chem Soc* 1929:39.
12. Jacobi KR. Monobenzoyl-piperazine. *Ber* 1933; 66:113.

## SYNTHESSES OF 1-(2-HYDROXY-3-ARYLOXYPROPYL)-4-AROYLPPIERAZINES

FAN Yun-Ge, JI Yao-Wu, HUANG Zhi-Xin and CHEN Heng-Chang

(The Chemistry Department of Zhengzhou University, Zhengzhou)

**ABSTRACT** Nineteen 1-(2-hydroxy-3-aryloxypropyl)-4-arylpiperazines were designed according to symbiotic approach and then synthesized. Eight of them (from I<sub>1</sub> to I<sub>8</sub>) were subjected to preliminary pharmacological assay. They were shown to have  $\alpha$ -adrenergic blocking and hypotensive activities.

**Key words** Antihypertensive drug; Piperazine derivatives