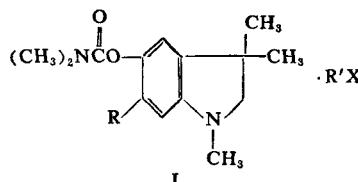


# 可逆性胆碱酯酶抑制剂： 二甲氨基甲酸-5-(1,3,3-三甲基-6-取代基) 吲哚满酯的合成

胡水根 董永明 张其楷

(军事医学科学院药理毒理研究所, 北京)

催醒宁(I, R=H, R'X=HC1)对胆碱酯酶的抑制作用较强, 但稳定性较差, 作用时间较短。推测可能与其酯基易于水解有关。鉴于催醒宁结构中的氨基甲酸酯是抑酶作用的药效基团, 酯基被水解后, 抑酶活性即消失, 我们设想, 如果在催醒宁结构中的酯基邻位上引入取代基, 利用其空间效应的影响, 使酯基增加对水解的稳定性, 或有可能达到延长作用时间的目的。因此, 我们合成了二甲氨基甲酸-5-(1,3,3-三甲基-6-取代基)吲哚满酯盐酸盐和季铵盐(I<sub>1~14</sub>, 表1), 以探索取代基对抑酶强度和作用时间的影响。



化合物I<sub>1~14</sub>均未见文献报道, 其合成路线如下:

1,3,3-三甲基-5-甲氧基吲哚满(II)是合成这类化合物的共同原料, 仿照催醒宁的合成方法制备<sup>(1)</sup>。II分别经 Friedel-Crafts 酰化和烷化反应, 所得产物的元素分析和光谱符合 III 和 V 的结构式, 即取代基被引入芳环的 6 位, 这与文献报道 1-乙酰基-5-甲氧基吲哚满进行亲电取代反应的定位效应是一致的<sup>(2)</sup>。为了使 Friedel-Crafts 烷化反应被控制在单取代阶段, 我们选用 85% 硫酸为催化剂, 异丙醇为烷化剂进行反应, 得到预期结果。

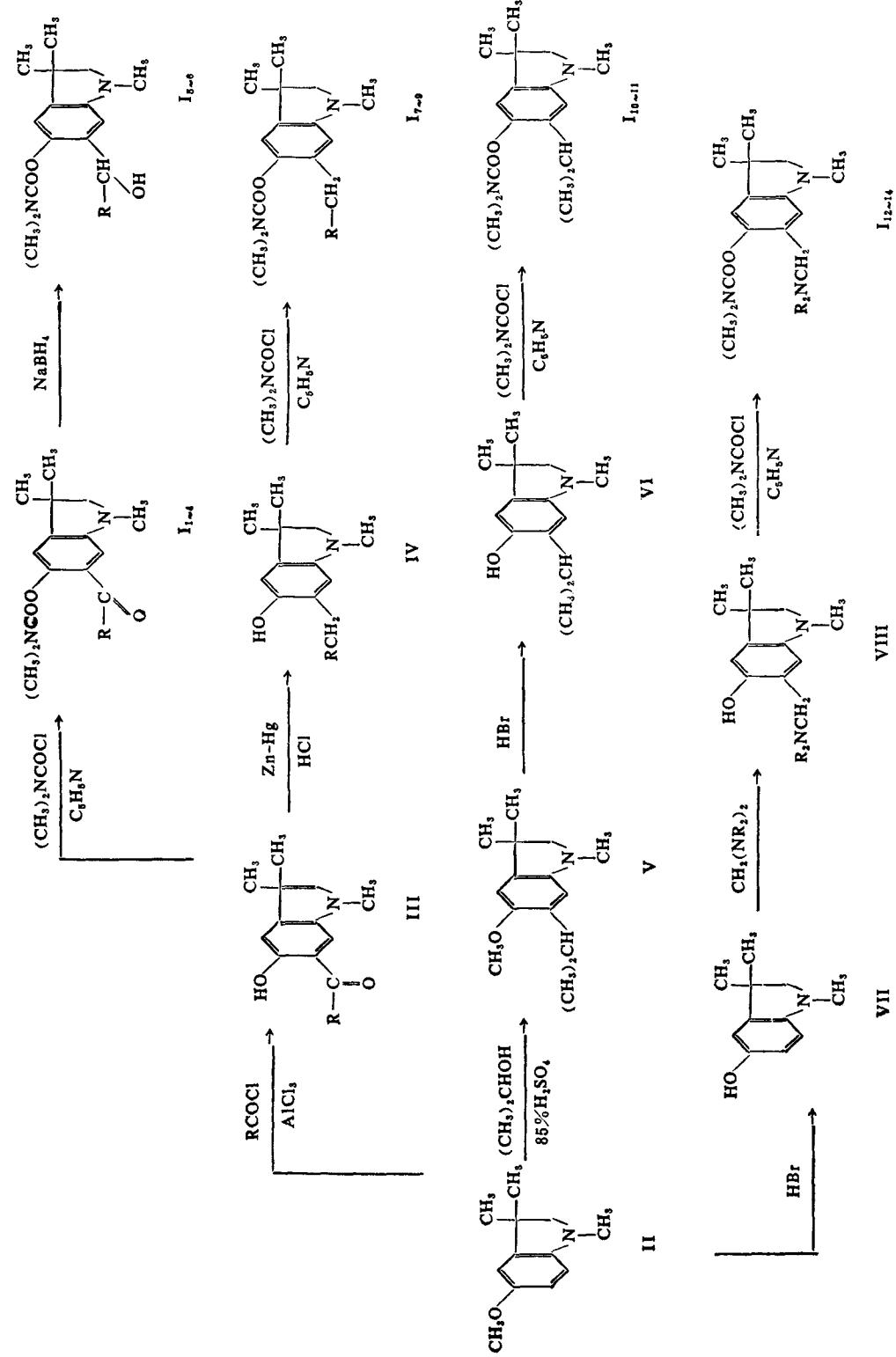
VII 经 Mannich 反应, 同样得到相应的 6-取代衍生物 VIII。

化合物I<sub>1~4</sub>和I<sub>7~14</sub>均按常法<sup>(1)</sup>合成。以相应的1,3,3-三甲基-5-羟基-6-取代基吲哚满与二甲氨基甲酰氯在无水吡啶中进行酯化反应, 生成氨基甲酸酯, 再制成盐。I<sub>5</sub>和I<sub>6</sub>系分别将I<sub>1</sub>和I<sub>3</sub>用硼氢化钠还原制得。孙长荣等测定了所合成化合物对猪脑固相胆碱酯酶的抑制作用, 其中I<sub>8</sub>和I<sub>11~14</sub>的抑酶强度与催醒宁相同, 但作用时间未见明显延长。

## 实 验 部 分

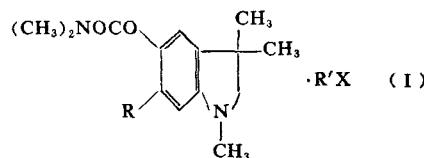
温度计读数未经校正。红外光谱仪为 Beckmann IR-4260 型; 核磁共振仪为 JNM 4 H-100 型;  
**1,3,3-三甲基-5-羟基-6-乙酰基吲哚满(III)**

II(3.0 g, 0.016 mol)溶于二硫化碳 30 ml, 在冷却下加入乙酰氯(6.6 g, 0.084 mol), 再分次加入无水三氯化铝(7.2 g), 搅拌回流 2 小时。蒸除溶剂, 将残留物倒入碎冰中, 滤集固体, 以饱和碳酸氢钠溶液溶解, 乙醚提取。干燥后, 回收溶剂, 所得固体用甲醇和乙醚重结晶, 熔点 81°C, 得量 3.5 g, 产率 95%。IR(KBr)1620 cm<sup>-1</sup>(C=O); <sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ<sub>ppm</sub> 1.29 (s,



Synthetic route of 5-(1,3,3-trimethyl-6-substituted)indolinyl N,N-dimethylcarbamates

**Tab 1. Anticholinesterase activity and physical constants of 5-(1,3,3-trimethyl-6-substituted) indolinyl N, N-dimethylcarbamates**



Compd <sup>a</sup>	R	R'X	MP <sup>c</sup> °C <sup>b</sup> (free base, BP °C/mm)	Yield %	Formula <sup>c</sup>	pI <sub>50</sub>
I <sub>1</sub>	COCH <sub>3</sub>	HCl	196~198	65	C <sub>18</sub> H <sub>22</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ·HCl	4.5
I <sub>2</sub>	COCH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> I	183~184	58	C <sub>17</sub> H <sub>25</sub> IN <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	6.2
I <sub>3</sub>	COCH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	HCl	201 (140/0.01)	60	C <sub>17</sub> H <sub>24</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ·HCl	—
I <sub>4</sub>	COCH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> I	181	54	C <sub>18</sub> H <sub>27</sub> IN <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	5.5
I <sub>5</sub>	CH(OH)CH <sub>3</sub>	HCl	182~183 (152~156/0.06)	42	C <sub>16</sub> H <sub>24</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ·HCl	4.0
I <sub>6</sub>	CH(OH)CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	HCl	179~180 (155~160/0.05)	40	C <sub>17</sub> H <sub>26</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ·HCl	5.1
I <sub>7</sub>	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	HCl	199~201 (129~130/0.06)	38	C <sub>16</sub> H <sub>24</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub> ·HCl	5.5
I <sub>8</sub>	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> I	191~193	55	C <sub>17</sub> H <sub>27</sub> IN <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	7.2
I <sub>9</sub>	CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	HCl	180~182 (147~150/0.03)	38	C <sub>17</sub> H <sub>26</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub> ·HCl	5.1
I <sub>10</sub>	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	HCl	214~216 (135/0.4)	56	C <sub>17</sub> H <sub>26</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub> ·HCl	5.6
I <sub>11</sub>	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub> I	199~200	68	C <sub>18</sub> H <sub>29</sub> IN <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	6.5
I <sub>12</sub>	CH <sub>2</sub> N(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub>	2HCl	228~230	36	C <sub>19</sub> H <sub>31</sub> N <sub>3</sub> O <sub>2</sub> ·2HCl	7.1
I <sub>13</sub>	CH <sub>2</sub> N []	2HCl	245~246 (138~140/0.01)	36	C <sub>19</sub> H <sub>29</sub> N <sub>3</sub> O <sub>2</sub> ·2HCl	6.8
I <sub>14</sub>	CH <sub>2</sub> N []	2HCl	247~248 (147~149/0.05)	34	C <sub>20</sub> H <sub>31</sub> N <sub>3</sub> O <sub>2</sub> ·2HCl	7.2
CUI XING NING						
						6.8

<sup>a</sup>All compounds exhibited IR and <sup>1</sup>HNMR spectra consistent with the assigned structures. <sup>b</sup>From EtOH-Et<sub>2</sub>O. <sup>c</sup>Analyses for C, H, and N are within  $\pm 0.4\%$  of calcd values.

·6 H, C<sub>3</sub>—2 CH<sub>3</sub>, 2.55(S, 3 H, COCH<sub>3</sub>), 2.72(S, 3 H, N—CH<sub>3</sub>), 3.00(S, 2 H, CH<sub>2</sub>), 6.55(S, 1 H, Ar<sub>4</sub>—H), 6.65(S, 1 H, Ar<sub>7</sub>—H); 元素分析 C<sub>18</sub>H<sub>21</sub>NO<sub>2</sub>·C, H, N 的误差在 0.4% 以下。

### 1,3,3-三甲基-5-羟基-6-乙基吲哚满(IV)

III(2 g, 0.009 mol)溶于 18% 盐酸 50 ml 中, 加入锌汞齐(由锌 15 g 和氯化汞 1.3 g 制成)于 80°C 反应, 在此过程中, 每隔 1 小时添加 18% 盐酸溶液 12.5 ml, 直至锌汞齐作用完毕(约 5 小时)。趁热过滤, 滤液减压浓缩至原体积的 1/2, 用氨水碱化, 乙醚提取。干燥后, 蒸除溶剂, 将残留物置于五氧化磷干燥器中干燥, 得 IV。

### 1,3,3-三甲基-5-甲氨基-6-异丙基吲哚满(V)

在冰浴冷却下, 缓缓将 85% 硫酸 15 ml 加入 II (5 g, 0.03 mol) 中, 再升温至 75°C, 滴加等分子量的异丙醇, 反应 5 小时。将反应液倒入碎冰中, 碱化, 乙醚提取。干燥后, 蒸除溶剂, 减压蒸馏, 收集沸点 78~81°C/1 mm 馏分, 重 4.3 g。盐酸盐的熔点为 239~241°C (无水乙醇重结晶)。<sup>1</sup>HNMR (CDCl<sub>3</sub>) δ<sub>ppm</sub> 1.18 (d, 6 H, C—(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 1.49 (s, 6 H, C<sub>3</sub>—2 CH<sub>3</sub>), 3.15(s, 3 H, NCH<sub>3</sub>), 3.20 (m, 1 H, —CH(Me)<sub>2</sub>), 3.85 (s, 3 H, OCH<sub>3</sub>), 6.65 (s, 1 H, Ar<sub>4</sub>—H), 7.10 (s, 1 H, Ar<sub>7</sub>—H); 元素分析 C<sub>15</sub>H<sub>23</sub>NO·HCl, C, H, N 的误差在 0.4% 以下。

### 1,3,3-三甲基-5-羟基-6-异丙基吲哚满(VI) 氢溴酸盐

按常法<sup>(1)</sup>将 V 用氢溴酸脱去 O-甲基制得, 产率 81%, 熔点 227~229°C(无水乙醇重结晶)。IR 3240 cm<sup>-1</sup> (OH); <sup>1</sup>HNMR (CF<sub>3</sub>COOH) δ<sub>ppm</sub> 1.29 (d, 6 H, C—(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 1.50

(d, 6 H, C<sub>3</sub>—2 CH<sub>3</sub>), 3.35 (s, 3 H, NCH<sub>3</sub>), 3.40 (m, 1 H, CH(Me)<sub>2</sub>), 4.25(br, 2 H, CH<sub>2</sub>), 6.95 (s, 1 H, Ar<sub>4</sub>—H), 7.47 (s, Ar<sub>7</sub>—H); 元素分析 C<sub>14</sub>H<sub>21</sub>NO·HBr, C, H, N 的误差在 0.4% 以下。

### 1,3,3-三甲基-5-羟基-6-烷胺基甲基吲哚满 (VIII)

将 VII 溶于二氧六环中, 与双(烷胺基)甲烷反应 5 小时制得。产物蒸馏易分解, 未进一步纯化。

### 二甲氨基甲酸 5-(1,3,3-三甲基-6-乙酰基)吲哚满酯

制法与制备催醒宁方法相同<sup>(1)</sup>。盐酸盐 (I<sub>1</sub>) 熔点 196~198°C; 碘甲烷季铵盐 (I<sub>2</sub>) 熔点 183~184°C。

### 二甲氨基甲酸 5-[ (1,3,3-三甲基-6-(1-羟基乙基)] 吲哚满酯

将 I<sub>1</sub> 游离碱 (2 g, 0.007 mol) 溶于无水乙醇 20 ml 中, 加入硼氢化钠 (0.09 g), 室温搅拌 4 小时。然后按常法处理, 得量 1.2 g, 沸点 152~156°C/0.06 mm。盐酸盐 (I<sub>5</sub>) 熔点 182~183°C。

**关键词** 可逆性胆碱酯酶抑制剂; 二甲氨基甲酸 5-(1,3,3-三甲基-6-取代基) 吲哚满酯

**致谢** 光谱和元素分析由我院沈惠君, 赵平, 缪振春, 魏同太, 汤炳生, 金素琴和金人慈等同志测定。

### 参 考 文 献

1. 中国人民解放军 59176 部队催醒宁研究小组, 上海化工学院有机系制药专业: 中麻催醒药——催醒宁的合成. 医药工业 (11):4, 1978
2. Pinder R M and Rickard R L: Preparation of 5,6-dialkoxyindole from indoline. *Chem Ind* (39):1388, 1969

## SYNTHESIS OF 5-(1, 3, 3-TRIMETHYL-6-SUBSTITUTED) INDOLINYL N, N-DIMETHYLCARBAMATES AS REVERSIBLE CHOLINESTERASE INHIBITORS

HU Shui-Gen, DONG Yong-Ming and ZHANG Qi-Kai

(Institute of Pharmacology and Toxicology, Academy of Military Medical Sciences, P. L. A., Beijing)

**ABSTRACT** A series of 5-(1,3,3-trimethyl-6-substituted) indolinyl N, N-dimethylcarbamates, aromatic ring substituted derivatives of CUI XING NING, was prepared for evaluation of their pharmacological activity. Compounds I<sub>8</sub> and I<sub>11</sub>~I<sub>14</sub> were found to have the same order of anticholinesterase activity as CUI XING NING.

**Key words** Reversible cholinesterase inhibitor; 5-(1,3,3-Trimethyl-6-substituted) indolinyl N, N-dimethylcarbamates