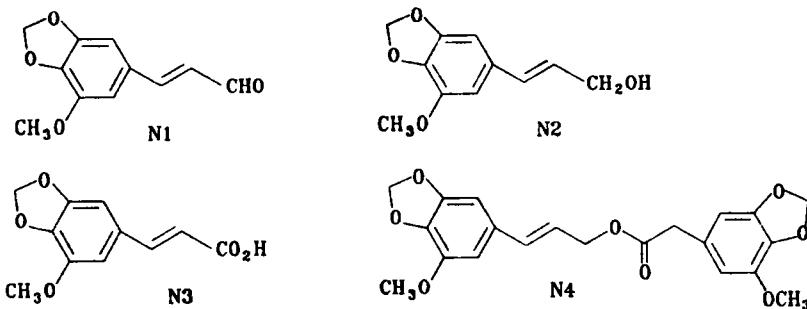


# 新疆藁本有效成分 coniselin 的全合成研究\*

丁平羽 于德泉\*\*

(中国医学科学院、中国协和医科大学药物研究所,北京 100050)

新疆藁本(*Coniselinum vaginatum* Thell)是新疆地区常用中药藁本的代用品,应用广泛,主要功能是祛风散寒。本研究组在对其根茎进行化学研究时发现,其粗提物对几种动物模型有明显的降转氨酶活性。从中分到的三个化合物 N1, N2 和 N3 均有明显降酶活性,有效剂量( $100 \text{ mg} \cdot \text{kg}^{-1}$ )与联苯双酯类似<sup>[1]</sup>。N4 为从中分到的新化合物,命名为 coniselin。该化合物由于量少,当初未进行药理筛选。为确证该化合物的结构并提供足够的样品以供进一步的药理筛选,我们对其进行全合成。经日本大正制药公司药理筛选,该化合物的降转氨酶活性不明显。



该化合物结构比较简单,合成应较容易,但实验中仍遇到不少困难。根据其结构特点我们拟定的合成路线如图1。

化合物1以 DMF 为溶剂,由 3,4-二羟基-5 甲氧基苯甲酸甲酯与  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$  缩合顺利制得。用  $\text{LiAlH}_4$  还原1可制得2。在由2制备3时,首先用吡啶做溶剂,用  $\text{CrO}_3$  氧化,收率为 75%,后来参考了相关文献<sup>[2]</sup>,改用  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$  做溶剂,先制备  $\text{CrO}_3 \cdot \text{Py}$  络合物,不经分离直接氧化2,收率可提高到 91%。化合物4还原成5时,曾采用  $\text{LiAlH}_4$  为还原剂,于低温还原,但双键仍被还原。后采用  $\text{LiAlH}_4 - \text{AlCl}_3$  (摩尔比 3:1) 进行选择性还原,可避免双键的还原,并于室温下制得高产率的醇5。

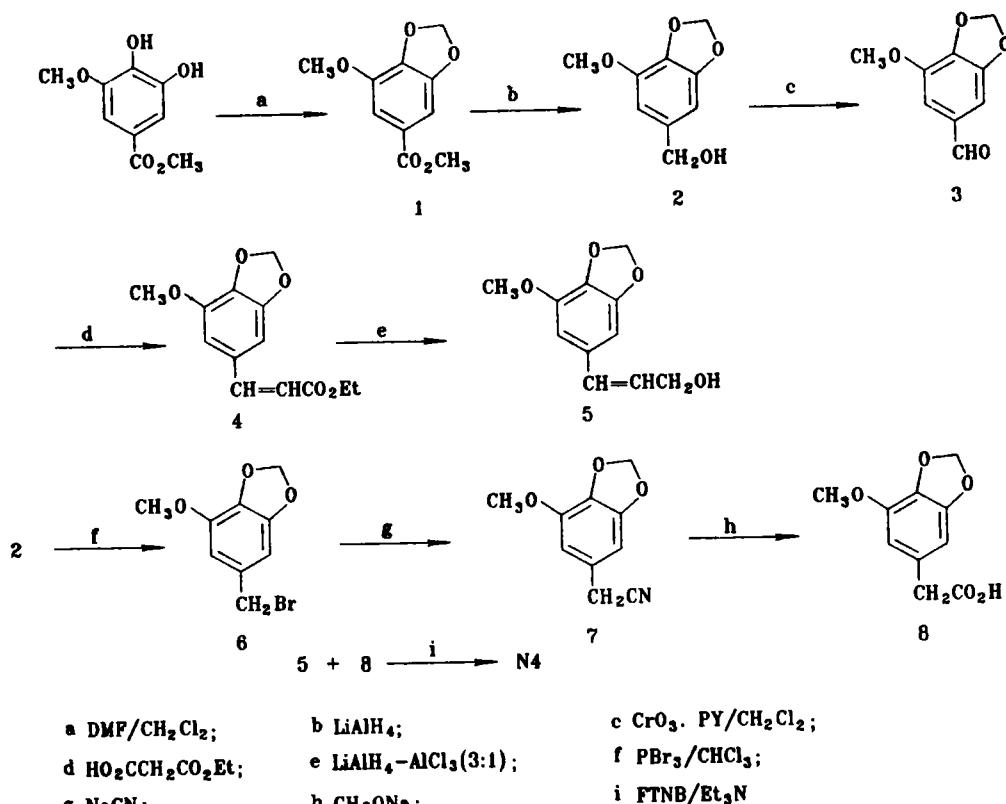
另一个中间体3,4-亚甲二氧基-5-甲氧基苯乙酸参照其类似物的合成法制得<sup>[7]</sup>。以  $\text{PBr}_3$  替代  $\text{HBr}$ ,以  $\text{CHCl}_3$  做溶剂,可提高第一步的产率,同时操作更为简便。

化合物5与8的酯化,实验多种方法。用化合物8制备酰氯时,在  $\text{SOCl}_2$  中变黑,用无水乙醚,四氢呋喃及苯做溶剂,于常温或低温下也未能得到酰氯。用浓硫酸催化未获成功,采用分子筛, DCC 及  $(\text{CF}_3\text{CO})_2\text{O}$  脱水也未获成功。曾采用 2,4,6-三硝基氟苯(FTNB) 做缩合剂,以 4-二甲氨基吡啶(DMAP) 为催化剂,亦未得到目标物。后改用  $\text{Et}_3\text{N}$  替代 DMAP, 才合成了 N4。目标物 N4 根据 mp, IR, MS,  $^1\text{H-NMR}$ ,  $^{13}\text{C-NMR}$  证实和天然物 coniselin 一致。至此共经 9 步反应完成了 coniselin 的全合成,总收率为 16.3%。

本文于1994年12月30日收到。

\* 国家自然科学基金资助项目

\*\* 联系人



Scheme 1 Route of synthesis of coniselin.

## 实验部分

熔点用显微熔点仪测定,温度未校正。红外光谱仪为 Perkin-Elmer 683型;核磁共振仪为 JEOL-90Q 型和 Bruker AM 500型;TMS 为内标;质谱仪为 ZAB-2F 型;薄层层析用硅胶 H 为青岛海洋化工厂产品。

### 3,4-亚甲二氧基-5-甲氧基苯甲酸甲酯(1)

将干燥 DMF 250 ml 和 CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>125 ml 混匀,搅拌下加入无水 K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>23 g (0.167 mol)。控制内温80~90℃分批加入3,4-二羟基-5甲氧基苯甲酸甲酯25 g (0.126 mol)。薄层检测[乙醚—石油醚(30~60℃)(2:3)]。反应完毕后,回收溶剂。残余物倾入600 ml 水中,过滤,水洗后得黄棕色固体产物。干燥后重23.5 g,产率89%。经无水乙醇重结晶得黄色晶体19.8 g,mp 88~89℃(89~90℃)<sup>[2]</sup>。

### 3,4-亚甲二氧基-5-甲氧基苯甲醇(2)

将 LiAlH<sub>4</sub>2.1 g (0.055 mol)加入到无水 THF 20 ml 中,搅拌下滴加溶有化合物1 9.0 g (0.043 mol)的 THF 溶液50 ml,于油浴100℃回流反应,薄层检测[CHCl<sub>3</sub>—CH<sub>3</sub>COCH<sub>3</sub>(10:1)],反应完毕后,冷却,加入少量水分解过量的 LiAlH<sub>4</sub>,然后以10% H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>分解产物,以乙醚萃取,无水 K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>干燥。除溶剂,可得白色固体7.50 g,产率96%。乙酸乙酯和石油醚重结晶得白色结晶。mp 56~57℃。IR(KBr) cm<sup>-1</sup>: 3200, 2900, 1640, 1520, 1460, 1250, 920。MS m/z(%): 182(M<sup>+</sup>,11), 165(100), 77(9), 57(12)。元素分析 C<sub>9</sub>H<sub>10</sub>O<sub>4</sub>,计算值%: C 59.34, H 5.49; 实测值%: C 59.46, H 5.58。

### 3,4-亚甲二氧基-5-甲氧基苯甲醛<sup>[4]</sup>(3)

将 CrO<sub>3</sub> 7.0 g (0.07 mol) 分批加入到 Py 12 ml (0.07 mol) 和 CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> 150 ml 混合液中。室温搅拌 15 min 后, 加入溶有化合物 2 1.82 g (0.01 mol) 的 CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> 溶液 6 ml, 继续搅拌, 薄层检测 [CHCl<sub>3</sub>—CH<sub>3</sub>COCH<sub>3</sub> (10:1)], 反应完毕后, 过滤, 以 CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> 分次洗涤沉淀物。依次用 5% NaOH 溶液, 5% HCl 溶液, 5% NaHCO<sub>3</sub> 溶液和饱和 NaCl 水溶液洗涤, 无水 Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 干燥。除去溶剂, 可得白色固体 1.64 g, 产率 91%。乙酸乙酯和石油醚重结晶得白色晶体。mp 125~126℃。<sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm: 9.76 (s, 1H, CHO), 7.20 (dd, 2H, Ar-H), 6.20 (s, 2H, OCH<sub>2</sub>O), 3.90 (s, 3H, OCH<sub>3</sub>), IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 2920, 1680, 1600, 1580, 1490, 1460, 1220, 920。MS m/z (%): 180 (M<sup>+</sup>, 30), 79 (100)。元素分析 C<sub>9</sub>H<sub>8</sub>O<sub>4</sub>, 计算值 %: C 60.00, H 4.44; 实测值 %: C 59.53, H 4.36。

### 3,4-亚甲二氧基-5-甲氧基-肉桂酸乙酯<sup>[5]</sup>(4)

将化合物 3 1.50 g (8.3 mmol), 丙二酸单乙酯 2.2 ml (18.3 mmol), Py 15 ml 和哌啶 0.5 ml 混合, 加热回流 5 h。减压除去 Py, 残余物以丙酮 5 ml 溶解, 然后加水 10 ml 及浓 HCl 1.5 ml, 加热使固体溶解, 冷却, 过滤, 以少量水洗, 干燥后白色固体重 1.87 g, 产率 90%。mp 66~68℃。<sup>1</sup>H NMR (CD<sub>3</sub>COCD<sub>3</sub>) δ ppm: 7.6 (d, J = 14.4 Hz, 1H, ArCH = C), 6.84 (dd, 2H, Ar-H), 6.30 (d, J = 14.4 Hz, 1H, C = CHCOO), 6.02 (s, 2H, OCH<sub>2</sub>O), 4.18 (q, 2H, COOCH<sub>2</sub>), 3.86 (s, 3H, OCH<sub>3</sub>), 1.28 (t, 3H, CH<sub>3</sub>)。MS m/z (%): 250, 205 (45), 177 (36)。

### 3,4-亚甲二氧基-5-甲氧基-肉桂醇<sup>[6]</sup>(5)

将 LiAlH<sub>4</sub> 684 mg (18 mmol) 加入到无水乙醚 20 ml 中, 搅拌下分批加入 AlCl<sub>3</sub> 798 mg (6 mmol), 加完后室温搅拌 10 min, 再滴加溶有化合物 4 2.0 g (8 mmol) 的无水乙醚溶液 30 ml, 室温反应 30 min, 加入 2% (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> 水溶液 40 ml 分解产物, 过滤, 以乙醚洗涤。水层以乙醚萃取。合并醚层, 用饱和 NaCl 水溶液洗涤, 无水 Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 干燥, 可得白色固体 1.4 g, 产率 90%。mp 72~74℃。<sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm: 6.60 (d, J = 1.3 Hz, 1H, Ar-H), 6.52 (d, J = 1.3 Hz, 1H, Ar-H), 6.34 (d, J = 14.0 Hz, 1H, ArCH = C), 6.16 (dt, J = 14.0, 6 Hz, 1H, Ar-C = CH), 5.95 (s, 2H, OCH<sub>2</sub>O), 4.24 (d, J = 6 Hz, 2H, CH<sub>2</sub>), 3.90 (s, 3H, OCH<sub>3</sub>)。IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3300, 2900, 1630, 1510, 1450, 1240, 930。MS m/z (%): 208 (M<sup>+</sup>, 100), 180 (28), 165 (90), 152 (35), 121 (25), 77 (32)。

### 3,4-亚甲二氧基-5-甲氧基溴苯(6)

化合物 2 5.0 g (27.4 mmol) 溶于干燥 CHCl<sub>3</sub> 40 ml 中, 于 -5~0℃ 搅拌下滴加含有 PBr<sub>3</sub> 0.9 ml (9.5 mmol) 的 CHCl<sub>3</sub> 溶液 5 ml。室温搅拌 20 min, 然后分别以 5% NaHCO<sub>3</sub> 溶液及饱和 NaCl 水溶液洗涤, 无水 Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 干燥。除溶剂, 可得浅黄色固体 6.24 g, 产率 93%。以乙酸乙酯和石油醚重结晶得黄色针晶。mp 105~107℃。IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 2960, 1680, 1480, 1400, 1250, 925。MS m/z (%): 246 (M<sup>+</sup> + 2), 244 (M<sup>+</sup>, 10), 165 (100), 77 (12)。元素分析 C<sub>9</sub>H<sub>8</sub>BrO<sub>3</sub>, 计算值 %: C 44.26, H 3.69; 实测值 %: C 44.21, H 3.70。

### 3,4-亚甲二氧基-5-甲氧基苯乙氰<sup>[7]</sup>(7)

将 NaCN 0.70 g (14.3 mmol) 溶于 DMSO 溶液 4.5 ml 中 (DMSO 4 ml 中含水 1 ml)。室温搅拌下分批加入化合物 6 1.40 g (5.7 mmol) 保持瓶内温度 < 40℃。加完后, 继续搅拌 30 min, 可得草绿色黏稠液。加水稀释, 用乙醚提取三次, 饱和 NaCl 水溶液洗涤, 无水 Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 干燥, 可得黄色固体 0.98 g, 以 CHCl<sub>3</sub>—石油醚 (60~90℃) (1:1) VLC 分离, 得黄色晶体 0.98 g, 产率 66%。mp 74~76℃。IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 2940, 2900, 2250, 1640, 1520, 1450, 1240, 940。MS m/z (%):

191( $M^+$ , 100), 176(13), 165(8), 146(23), 90(27), 77(8), 63(15)。元素分析  $C_{10}H_9NO_3$ , 计算值%: C 62.83, H 4.71; 实测值%: C 62.92, H 4.67。

### 3,4-亚甲二氧基-5-甲氧基苯乙酸<sup>[7]</sup>(8)

化合物7 0.63 g (3.3 mol)溶于含有  $CH_3ONa$  0.50 g (9.3 mmol)的95%乙醇10 ml中, 加热回流4.5 h, 蒸除约一半的乙醇, 加水8 ml, 以乙醚萃取。分出水层, 以  $H_2SO_4$  调至pH 1, 有白色沉淀析出, 以乙醚分次萃取, 少量饱和食盐水洗涤。无水  $Na_2SO_4$  干燥。除溶剂, 可得黄色固体0.44 g, 产率66%。mp 94~96°C。<sup>1</sup>HNMR ( $CDCl_3$ ) δ ppm: 6.42, 6.38(dd, 2H, Ar-H), 5.90(s, 2H,  $OCH_2O$ ), 3.84(s, 3H,  $OCH_3$ ), 3.51(s, 2H,  $CH_2COO$ )。IR (KBr)  $cm^{-1}$ : 3500~2300, 1720, 1640, 1520, 1430, 1250, 920。MS m/z(%): 210( $M^+$ , 36), 165(100), 77(6)。元素分析  $C_{10}H_{10}O_5$ , 计算值%: C 57.14, H 4.76; 实测值%: C 57.47, H 4.92。

### 3,4-亚甲二氧基-5-甲氧基苯乙酸-(3,4-亚甲二氧基-5-甲氧基)肉桂醇酯(1)

将化合物8 210 mg (1 mmol)和2,4,6-三硝基氟苯(FTNB)231 mg (1 mmol)加入到  $CH_3CN$  6 ml中, 再加入  $Et_3N$  101 mg (1 mmol)。室温搅拌反应2 h, 加入化合物5 208 mg (1 mmol)及  $Et_3N$  101 mg (1 mmol), 加热回流10 h。减压除去  $CH_3CN$ , 残余物以  $CH_2Cl_2$  20 ml溶解, 分别以5% NaOH溶液, 2% HCl溶液及水洗。无水  $Na_2SO_4$  干燥, 减压除去溶剂, 残余物经硅胶柱VLC分离纯化 [ $CH_2Cl_2$ — $CH_3COCH_3$  (60:1)], 可得黄色固体254 mg, 产率64%。mp 118~120°C (119~120°C)<sup>[1]</sup>。<sup>1</sup>HNMR ( $CDCl_3$ ) δ ppm: 6.60(d,  $J=1.3$  Hz, 1H, Ar-H), 6.51(d,  $J=1.8$  Hz, 1H, Ar-H), 6.49(dt,  $J=15.8$ , 1.3 Hz, 1H, Ar-CH=C), 6.46(d,  $J=1.8$  Hz, 1H, Ar-H), 6.11(dt,  $J=15.8$ , 6.4 Hz, 1H, Ar-C=CH), 6.11(d,  $J=1.3$  Hz, 1H, Ar-H), 5.96, 5.95(s, 4H,  $2OCH_2O$ ), 4.72(dd,  $J=6.4$ , 1.3 Hz, 2H,  $CH_2OCO$ ), 3.90, 3.88(s, 6H,  $2OCH_3$ ), 3.55(s, 2H,  $CH_2COO$ )。<sup>13</sup>CNMR ( $CDCl_3$ ) δ ppm: 171.3, 149.3, 149.0, 143.66, 143.63, 135.5, 134.1, 131.1, 128.1, 121.7, 108.8, 107.1, 103.5, 101.6, 101.4, 100.2, 65.4, 56.6, 41.3。IR (KBr)  $cm^{-1}$ : 2910, 1730, 1640, 1515, 1450, 1365, 1320, 1250, 1200, 1130, 1090, 1060, 1045, 970, 925。MS m/z(%): 400(65), 191(100), 165(70), 161(30), 133(10), 90(5), 77(15)。元素分析  $C_{21}H_{20}O_8$ , 计算值%: C 63.00, H 5.04; 实测值%: C 62.54, H 5.25。

**致谢** 光谱数据由本所仪器分析室测定, 元素分析由本所分析室测定, 北京医科大学药化专业88级张文庆同学参加了部分工作。起始合成原料由郑多楷教授提供。

**关键词** 新疆藁本; 3,4-亚甲二氧基-5-甲氧基苯乙酸-(3,4-亚甲二氧基-5-甲氧基)肉桂酯; 选择性还原

## 参 考 文 献

- 陈若云,于德泉. 新疆藁本有效成分研究. 药学学报, 1995, 30: 526
- 谢晶曦,周瑾,张纯真等. 五味子丙素类似物合成的研究. 药学学报, 1982, 17: 23
- Holum JR. Study of the chromium (VI) oxide-pyridine complex. *J Org Chem*, 1961, 26: 4814
- Ratcliffe R, Rodehorst R. Improved procedure for oxidation with the chromium trioxide-pyridine complex. *J Org Chem*, 1970, 35: 4001
- Galat A. A synthesis of  $\alpha,\beta$ -unsaturated esters. *J Am Chem Soc*, 1946, 68: 376
- Margaret JJ. Selective reductions with aluminum hydride. *Tetrahedron Lett*, 1962, 13: 559
- Boris Weistein and Alan R Craig. A synthetic approach to the cephalotaxine skeleton. *J Org Chem*, 1976, 41: 876
- Sunggak K, Sungbong Y. Direct, high-yield esterification of carboxylic acids. *Synthesis Commu*, 1981, 11: 121

- 9 Hiroshi K, Katsuhiko I, Hideki K et al. The reaction of polynitrohalobenzenes with carboxylic acids: use of 2-fluoro-1,3,5-trinitrobenzene (FTNB) as a new condensing reagent. *Chem Phys Lett*, 1977, 647

## STUDIES ON TOTAL SYNTHESIS OF CONISELIN, AN ACTIVE PRINCIPLE ISOLATED FROM *CONISELIMUM VAGINATUM* THELL

PY Ding and DQ Yu

(Institute of Materia Medica, Chinese Academy of Medical Sciences and  
Peking Union Medical College, Beijing 100050)

**ABSTRACT** Three compounds ( $N_1$ ,  $N_2$  and  $N_3$ ) had been isolated from *Conisellum vaginatum* Thell and were shown to have strong hepatoprotective activities. Coniselin ( $N_4$ ) is a new natural compound isolated from the alcoholic extracts of *C. vaginatum* Thell. To confirm its structure and prepare enough sample for investigating its pharmacological activities, total synthesis of this compound was carried out. 3-Methoxy-4,5-dihydroxy-methyl benzoate was used as starting material, the target molecule was synthesized via a reaction sequence of 9 steps in an overall yield of 16.3%. This compound was characterized by  $^1\text{H}$ NMR, IR,  $^{13}\text{C}$ NMR and MS and was found to have no hepatoprotective activity in preliminary pharmacological tests.

**Key words** *Conisellum vaginatum* Thell; Coniselin; Selective reduction