• 实验研究 •

## 4-(2',3'-二氯苯基)-1,4-二氢-2,6-二甲基-3-吡啶甲酸甲酯的合成

**Drugs & Clinic** 

周邦昌<sup>1</sup>, 闫少杰<sup>2</sup>, 李树军<sup>2</sup>, 陈晓雨<sup>3</sup>, 黄汉忠<sup>2\*</sup>, 王平保<sup>2\*</sup>

- 1. 河南大学 药学院, 河南 开封 475000
- 2. 天津药物研究院 化学制药部, 天津 300193
- 3. 天津中医药大学, 天津 300193

摘 要:目的 设计并合成 4-(2',3'-二氯苯基)-1,4-二氢-2,6-二甲基-3-吡啶甲酸甲酯。方法 以 2,3-二氯苯甲醛为起始原料经缩合、环合、水解反应制备得到目标化合物。结果 合成了目标化合物,并利用 MS 和 <sup>1</sup>H-NMR 确证了结构;HPLC 归一化 法测得质量分数为 98.3%。结论 4-(2',3'-二氯苯基)-1,4-二氢-2,6-二甲基-3-吡啶甲酸甲酯的合成为丁酸氯维地平中杂质的研究提供了方便。

关键词: 4-(2',3'-二氯苯基)-1,4-二氢-2,6-二甲基-3-吡啶甲酸甲酯; 2,3-二氯苯甲醛; 丁酸氯维地平; 杂质; 化学合成

中图分类号: R914.2 文献标志码: A 文章编号: 1674 - 5515(2014)07 - 0708 - 03

**DOI:** 10.7501/j.issn.1674-5515.2014.07.002

## Synthesis of 4-(2',3'-dichlorophenyl)-2,6-dimethyl-1,4-dihydropyridine-3-carboxylate

ZHOU Bang-chang<sup>1</sup>, YAN Shao-jie<sup>2</sup>, LI Shu-jun<sup>2</sup>, CHEN Xiao-yu<sup>3</sup>, HUANG Han-zhong<sup>2</sup>, WANG Ping-bao<sup>2</sup>

- 1. School of Pharmacy, Henan University, Kaifeng 475000, China
- 2. Centre for Chemical Pharmaceutical Research, Tianjin Institute of Pharmaceutical Research, Tianjin 300193, China
- 3. Tianjin University of Traditional Chinese Medicine, Tianjin 300193, China

**Abstract: Objective** To design and synthesize 4-(2',3'-dichlorophenyl)-2,6-dimethyl-1,4-dihydropyridine-3-carboxylate. **Methods** 2,3-Dichlorobenzaldehyde was used as starting material to synthesize the target compound by condensation, cyclization, and hydrolysis reactions. **Results** The target compound was synthesized and characterized by MS and <sup>1</sup>H-NMR. And the purity detected by HPLC was 98.3%. **Conclusion** The synthesis of 4-(2',3'-dichlorophenyl)-2,6-dimethyl-1,4-dihydropyridine-3-carboxylate provides convenience for the study of impurities in clevidipine butyrate.

**Key words:** 4-(2',3'-dichlorophenyl)-2,6-dimethyl-1,4-dihydropyridine-3-carboxylate; 2,3-dichlorobenzaldehyde; clevidipine butyrate; impurity; chemical synthesis

丁酸氯维地平为超短效吡啶类钙通道阻滞剂,由英国阿斯利康公司研制并于 2008 年 8 月经美国 FDA 批准上市,主要用于急性高血压的治疗,以及心脏手术、经皮冠状动脉介入治疗等手术后的血压抑制<sup>[1]</sup>。根据丁酸氯维地平的结构、性质以及在原料药及脂肪乳制备过程中易发生水解脱羧,推测其可能产生降解杂质 4-(2',3'-二氯苯基)-1,4-二氢-2,6-二甲基-3-吡啶甲酸甲酯。因此,设计了该化合物的

合成,并利用 MS 和 <sup>1</sup>H-NMR 确证结构,通过 HPLC 进一步证实该化合物为丁酸氯维地平中的主要杂质之一,这对建立和完善丁酸氯维地平分析方法,制定已知杂质限度,提高质量标准,具有重要意义。根据目标化合物的结构,课题组以 2,3-二氯苯甲醛为起始原料经缩合、环合、水解反应合成了目标化合物 4-(2',3'-二氯苯基)-1,4-二氢-2,6-二甲基-3-吡啶甲酸甲酯,合成路线见图 1。

收稿日期: 2014-04-18

作者简介: 周邦昌 (1989—), 男, 研究生, 从事肿瘤药物与心血管药物的设计合成与构效关系研究。E-mail: zhoubangchang@qq.com

\*通信作者 黄汉忠,研究员。E-mail: huanghz@tjipr.com

王平保,研究员。E-mail: wangpb@tjipr.com

图 1 目标化合物的合成路线

Fig. 1 Synthetic route of target compound

### 1 仪器与试剂

HP 1200 高效液相色谱仪 (美国安捷伦公司); 6520 型 Accurate-Mass-Q-TOF/MS 质谱仪 (美国安捷伦科技公司); Bruker 400 MHz 核磁共振仪 (德国 Bruker 公司); 2,3-二氯苯甲醛 (浙江洪波化工有限公司,质量分数>95%); 其他所用试剂均为国产分析纯。

### 2 方法与结果

## 2.1 2-(2',3'-二氯亚苄基)乙酰乙酸叔丁酯 (1) 的 合成<sup>[2]</sup>

在 250 mL 四口瓶中,加入 2,3-二氯苯甲醛 (8.76 g, 0.05 mol)、乙醇 80 mL、甲酸 324 mg、哌啶 450 mg,乙酰乙酸叔丁酯 (9.48 g, 0.06 mol),20 ℃控温下搅拌 3 h。旋蒸至干,加入醋酸乙酯 100 mL 萃取,水洗 (80 mL×1),氯化钠饱和溶液洗 (80 mL×1),取有机层,无水硫酸钠干燥。次日,滤过,滤液蒸干,得化合物  $\mathbf{2}$  (14.8 g),mp 97~99  $\mathbb{C}$ ,收率 92%。

# 2.2 4-(2',3'-二氯苯基)-1,4-二氢-2,6-二甲基-3,5-吡 啶二甲酸(叔丁基)(甲基)酯 (2) 的合成<sup>[3-5]</sup>

在 250 mL 四口瓶中,加入化合物 **1** (14.8 g, 0.046 mol)、3-氨基丁烯酸甲酯 (6.9 g, 0.06 mol)、乙醇 60 mL,搅拌,45 ℃下反应 4 h。反应液蒸干,粗品经快速制备液相色谱分离,石油醚 - 醋酸乙酯(2:1)洗脱,得化合物 **2** (5 g), mp 154~157 ℃,收率 26%。

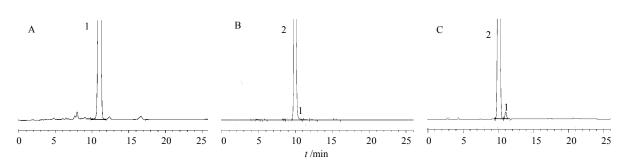
## 2.3 4-(2',3'-二氯苯基)-1,4-二氢-2,6-二甲基-3-吡啶 甲酸甲酯 (3) 的合成<sup>[6]</sup>

在 100 mL 四口瓶中,加入化合物 **2**(5 g, 0.012 mol)、甲酸 20 mL 和氯仿 30 mL 的混合液,45 ℃下反应 12 h。将反应液转移至烧杯中,加入氯仿 150 mL,用饱和碳酸钠溶液调 pH 值为 7。分液,取有机层用氯化钠饱和溶液洗(120 mL×2),有机层无水硫酸钠干燥。次日,滤过,滤液蒸干。粗品用快

在上述色谱条件下,化合物 3 的保留时间为 11.058 min,丁酸氯维地平产品中杂质的保留时间 为 11.063 min,将化合物 3 加入到丁酸氯维地平中进行 HPLC 分析,结果显示其对应的杂质峰明显增加,即可确定化合物 3 即为丁酸氯维地平中主要杂质之一。见图 2。

#### 3 讨论

本课题组对丁酸氯维地平进行了合成研究,并且得到了适合工业化生产的工艺路线<sup>[7]</sup>。在丁酸氯维地平粗品的杂质研究中,发现 LC-MS 中氯维地平主峰后有一分子离子峰为 312 的杂质峰,根据氯维地平结构筛选,推测此杂质最有可能为 4-(2',3'-二氯苯基)-1,4-二氢-2,6-二甲基-3-吡啶甲酸甲酯,遂设计以上合成路线,通过合成化合物 3,确定了氯维地平中对应杂质的结构,进而证明此杂质为丁酸氯维地平水解脱羧降解产物。反应或储存过程中的高温、高湿和光照会加速其降解,因此在生产过程中控制反应温度,在运输和储存丁酸氯维地平成品时,避免高温和光照,可避免该杂质的过度产生。这对在有效期内保证产品质量,避免杂质含量超标至关重要。



1-化合物 **3** 2-丁酸氯维地平 1-compound **3** 2-cleviprex butyrate

图 2 化合物 3 (A)、丁酸氯维地平 (B) 和化合物 3+丁酸氯维地平混合物 (C) 的 HPLC 图谱 Fig. 2 HPLC of compound 3 (A), cleviprex butyrate (B), and compound 3 + cleviprex butyrate (C)

#### 参考文献

- [1] 邓 超, 闫少杰, 黄汉忠, 等. 丁酸氯维地平成品中杂质的合成与结构鉴定 [J]. 现代药物与临床, 2011, 26(1): 43-45.
- [2] Che Daqing, Guntoori B R, Murthy K S. Process to prepare 1,4-dihydropyridine intermediates and derivatives thereof [P]. US: 2004/0204604 A1, 2004-10-14.
- [3] 阿斯特拉公司. 新的制备方法 [P]. 中国: 1207726, 1999-02-10.
- [4] Desai R, Aguilar D A, Aslam M, *et al.* Process to prepare dihydropyridine and derivatives thereof [P]. US: 5977369, 1999-11-02.
- [5] Ogawa T, Hatayama K, Maeda H. Mild and facile cleavage of 2-cyanoethyl ester using sodium sulfide or tetrabutyl-ammonium fluoride. Synthesis of 1,4-dihydropyridine monocarboxylic acids and unsymmetrical 1,4-dihydro-pyridine [J]. *Chem Pharm Bull*, 1994, 42(8): 1579-1589.
- [6] Gorlitzer K, Baltrusch H J. The reaction mechanism for formation of a 9-hydroxy-beta-carbolin-4-carboxylic acid from the nifedipine analogue biscyanoethyl ester [J]. *Pharmazie*, 2000, 55(10): 747-750.
- [7] 李树军, 黄汉忠, 闫少杰. 丁酸氯维地平的合成工艺 [J]. 现代药物与临床, 2010, 25(6): 445-447.