

氮杂环醇的合成

孙兴燊¹, 晏桂刚², 龙中柱², 滕大为^{1*}

(1. 青岛科技大学化工学院, 山东青岛 266042; 2. 启东东岳药业有限公司, 江苏南通 226251)

摘要: α,α -二苯基-4-哌啶甲醇(简称氮杂环醇), 是合成盐酸非索非那定、特非那定等抗组胺类药物的关键中间体。本研究以4-哌啶甲酸为原料, 与氯甲酸乙酯反应, 酯化与氨基保护“一锅法”反应制备N-乙氧羰基-4-哌啶甲酸甲酯, 再与苯基溴化镁反应制备N-乙氧羰基- α,α -二苯基-4-哌啶甲醇, 最后用氢氧化钾水解制备目标化合物。本工艺原料价廉易得, 合成路线短, 操作简便, 总收率68.8%。

关键词: 氮杂环醇; α,α -二苯基-4-哌啶甲醇; 抗组胺药; 4-哌啶甲酸; 格氏反应

中图分类号: R914.5 **文献标志码:** A **文章编号:** 1001-8255(2018)02-0178-03

DOI: 10.16522/j.cnki.cjph.2018.02.009

氮杂环醇(azacyclonol, **1**), 化学名为 α,α -二苯基-4-哌啶甲醇, 是合成盐酸非索非那定(fexofenadine)、特非那定(terfenadine)等抗组胺药物的关键中间体^[1-2]。

化合物**1**的合成报道较多, 根据起始原料不同, 主要有4种合成方法: ①以4-吡啶基二苯基甲醇为原料, 经季铵化、硼氢化、催化转移氢化和脱甲基5步反应制得**1**^[3]。该法为早期报道的合成氮杂环醇方法, 合成路线长, 总收率(42.4%)较低。②以4-吡啶甲酸乙酯为起始原料, 经氢化还原、N-(苄氧羰基氨基)琥珀亚胺保护、再与格氏试剂反应生成叔醇, 最后经催化氢解去保护制得**1**^[4]。该法总收率可达63.6%, 但其步骤长、工艺复杂、采用了保护与去保护反应, 成本高, 原子经济性较差。③4-氰基吡啶与二苯甲酮在金属钠作用下经自由基偶联、催化加氢制得**1**^[5]。该法路线短, 但使用危险的金属钠, 且自由基偶联反应收率较低。④以4-哌啶甲酸(**2**)为原料, 经酯化反应、N-苄基保护、与苯基溴化镁格氏试剂反应和催化氢解去苄基反应制得**1**^[6]。该路线原料价廉, 操作简单; 但酯化反应时以氯化亚砜为酯化试剂, 氯化亚砜的用量大, 产生大量的三废产物。另有文献以化合物**2**为

原料, 经N-乙酰化、与苯的傅-克酰基化、与苯基溴化镁格氏试剂反应和水解反应制得**1**^[7]。该路线原料价廉, 工艺操作简便; 但傅-克反应时使用了毒性较大的苯为溶剂且该步反应收率较低。

本研究参考上述方法④的思路, 设计了如下合成路线(图1): 以化合物**2**为原料, 与氯甲酸乙酯在甲醇中反应, 酯化与氨基保护“一锅法”反应制得N-乙氧羰基-4-哌啶甲酸甲酯(**3**); **3**与苯基溴化镁格氏试剂反应制得N-乙氧羰基- α,α -二苯基-4-哌啶甲醇(**4**), 最后用碱水解脱氨基保护基制得**1**。本工艺起始原料价廉易得, 路线短(3步), 且第一步反应所得化合物无需纯化即可用于下步反应; 反应操作简便, 同时避免了高温高压反应及昂贵重金属催化剂的使用; 总收率可达68.8%(以**2**计)。

实验部分

N-乙氧羰基-4-哌啶甲酸甲酯(**3**)

氩气保护下将**2**(浙江金立源药业有限公司, 99%, 10.0 g, 77.4 mmol)、三乙胺(9.40 g, 92.9 mmol)和无水甲醇(194 ml)加至反应瓶中, 搅拌并冷却到0℃。缓慢滴加氯甲酸乙酯(20.2 g, 185.8 mmol), 约45 min滴完, 滴毕, 反应体系在0℃继续搅拌反应4 h。升至室温继续反应24 h。TLC[展开剂:石油醚:乙酸乙酯(8:1)]显示反应完全后, 减压蒸馏除去反应体系中的甲醇, 加入水(100 ml), 用二氯甲烷(DCM)萃取(100 ml×3), 合并有机相, 用饱和氯化钠溶液洗涤(100 ml×2), 经无水硫酸钠干燥, 过滤, 减压浓缩至干得淡黄

收稿日期: 2017-10-12

作者简介: 孙兴燊(1991—), 男, 硕士研究生, 研究方向: 药物合成工艺。

E-mail: xssun@yahoo.com

通信联系人: 滕大为(1963—), 教授, 从事药物合成工艺研究。

E-mail: dteng@qust.edu.cn

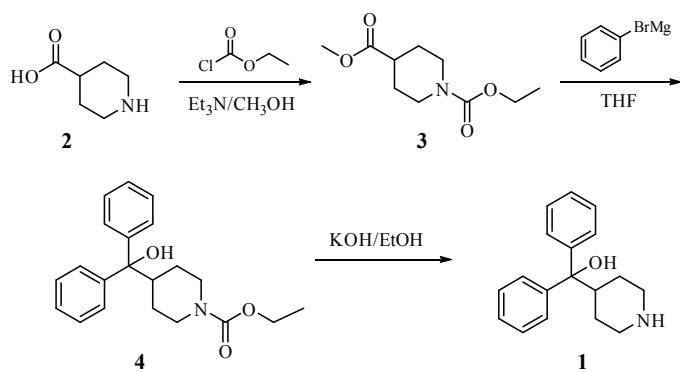


图 1 1 的合成路线
Fig.1 Synthetic Route of 1

色油状物 3 (15.8 g, 94.6%)，不经纯化直接用于下步反应。取少量粗品经柱色谱 [洗脱剂：石油醚：乙酸乙酯 (20 : 1)] 分离纯化进行结构鉴定。HRMS (ESI-TOF⁺) (*m/z*) : 216.123 5 [M+H]⁺。¹H NMR (500 MHz, CDCl₃) δ: 4.08 (q, *J*=7.0 Hz, 2H, OCH₂CH₃) , 4.01 (m, 2H, CH₂NCH₂) , 3.65 (s, 3H, OCH₃) , 2.85 (t, *J*=11.5 Hz, 2H, CH₂NCH₂) , 2.40 ~ 2.46 (m, 1H, CH₂CHCH₂) , 1.85 (d, *J*=12.0 Hz, 2H, CH₂CHCH₂) , 1.56 ~ 1.64 (m, 2H, CH₂CHCH₂) , 1.21 (t, *J*=7.0 Hz, 3H, OCH₂CH₃)。

N-乙氧羰基-α,α-二苯基-4-哌啶甲醇 (4)

将化合物 3 (15.8 g, 73.4 mmol) 和无水 THF (184 ml) 加至反应瓶中，置换氩气并冷却至 -40 °C，缓慢滴加 2.9 mol/L 的苯基溴化镁的 2-甲基四氢呋喃溶液 (60.7 ml, 176.2 mmol)，约 45 min 滴完，滴毕保温 -40 °C 搅拌反应 1 h。缓慢升至室温，继续反应 3 h。TLC [展开剂：石油醚：乙酸乙酯 (6 : 1)] 显示反应完全后，置冰水浴，加入饱和氯化铵水溶液 (200 ml)，并用 DCM 萃取 (200 ml×3)，合并有机相，用饱和氯化钠溶液洗涤 (200 ml×2)，经无水硫酸钠干燥，过滤，减压浓缩后所得粗品经柱色谱 [洗脱剂：石油醚：乙酸乙酯 (15 : 1)] 分离纯化，得白色固体 4 (20.0 g, 80.4%)。mp 152 ~ 153 °C (文献^[8] : 152 ~ 154 °C)。¹H NMR (500 MHz, CDCl₃) δ: 7.46 (d, *J*=7.5 Hz, 4H, Ar-H) , 7.30 (t, *J*=7.5 Hz, 4H, Ar-H) , 7.20 (t, *J*=7.5 Hz, 2H, Ar-H) ,

4.18 (br s, 2H, CH₂NCH₂) , 4.07 (q, *J*=7.0 Hz, 2H, OCH₂CH₃) , 2.75 (t, *J*=12.0 Hz, 2H, CH₂NCH₂) , 2.56 (t, *J*=12.0 Hz, 1H, CH₂CHCH₂) , 2.24 (s, 1H, OH) , 1.29 ~ 1.51 (m, 4H, CH₂CHCH₂) , 1.21 (t, *J*=7.0 Hz, 3H, OCH₂CH₃)。HRMS (ESI-TOF⁺) (*m/z*) : 340.191 8 [M+H]⁺。

α,α-二苯基-4-哌啶甲醇 (1)

在圆底烧瓶中加入 4 (20.0 g, 58.9 mmol)、氢氧化钾 (23.1 g, 412.5 mmol)、水 (116 ml) 和乙醇 (116 ml)，加热至回流反应 27 h。反应体系加入水 (300 ml)，用 DCM 萃取 (300 ml×3)，合并有机相，用饱和氯化钠溶液洗涤 (300 ml×2)，经无水硫酸钠干燥，过滤，滤饼减压浓缩得粗品，用 DCM/ 甲醇重结晶得白色固体 1 (14.3 g, 90.5%)，纯度 98.5% [HPLC 归一化法：色谱柱 ODS-BP 柱 (4.6 mm×250 mm, 5 μm)；流动相 A：甲醇，B：水，梯度洗脱 (0→5 min: A 5% →50%，5→15 min: A 50% →100%，15→17 min: A 100%，17→25 min: A 100% →5%，25→30 min: A 5%)；检测波长 324.5 nm；柱温 25 °C；流速 1 ml/min]。mp 159 ~ 161 °C (文献^[8] : 160 ~ 162 °C)。¹H NMR (500 MHz, DMSO-d₆) δ: 8.80 (br s, 1H, OH) , 7.51 (d, *J*=7.5 Hz, 4H, Ar-H) , 7.28 (t, *J*=7.5 Hz, 4H, Ar-H) , 7.14 (t, *J*=7.0 Hz, 2H, Ar-H) , 6.00 (s, 1H, N-H) , 3.20 (d, *J*=12.0 Hz, 2H, CH₂NCH₂) , 2.85 (t, *J*=12.0 Hz, 3H, CH₂NCH₂&CH₂CHCH₂) , 1.61 (q, *J*=12.0 Hz, 2H, CH₂CHCH₂) , 1.39 (d, *J*=13.5 Hz, 2H,

CH_2CHCH_2 ; HRMS (ESI-TOF⁺) (m/z): 268.170 9 [$\text{M}+\text{H}$]⁺。

参考文献:

- [1] 武应全, 贾志奇, 赵永祥. 非索非那定的合成 [J]. 中国医药工业杂志, 2010, 41(7): 485—487.
- [2] Perlmutter JI, Forbes LT, Krysan DJ, et al. Repurposing the antihistamine terfenadine for antimicrobial activity against *staphylococcus aureus* [J]. *J Med Chem*, 2014, 57(20): 8540—8562.
- [3] Sathe DG, Kulkarni PB, Kulkarni VM. Synthesis of α,α -diphenyl-4-piperidinemethanol (azacyclonol), an intermediate for terfenadine [J]. *Ind J Chem*, 1993, 32B(4): 475—476.
- [4] Patel S, Waykole L, Repic O, et al. Synthesis of terfenadine carboxylate [J]. *Synth Commun*, 1996, 26(24): 4699—4710.
- [5] 章鹏飞, 顾海宁, 葛海泉, 等. α,α -二苯基-4-哌啶甲醇的合成及质谱裂解研究 [J]. 杭州师范大学学报(自然科学版), 2006, 5(4): 315—318.
- [6] 刘恺, 张琦, 杨艺虹, 等. α,α -二苯基-4-哌啶甲醇的合成研究 [J]. 精细化工中间体, 2011, 41(4): 43—45.
- [7] 肖繁花, 吴范宏. 一种 α,α -二苯基-4-哌啶甲醇的合成方法: 中国, 104003929 [P]. 2014-04-30.
- [8] Prasad SBB, Kumar KVSA, Swarup S, et al. Synthesis and *in vitro* antiproliferative activity of diphenyl(sulphonylpiperidin-4-yl) methanol derivatives [J]. *Med Chem Res*, 2010, 19(3): 220—235.

Synthesis of Azacyclonol

SUN Xingshen¹, YAN Guigang², LONG Zhongzhu², TENG Dawei^{1*}

(1. College of Chemical Engineering, Qingdao University of Science and Technology, Qingdao 266042;

2. Qidong Dongyue Pharmaceutical Co., Ltd., Nantong 226251)

ABSTRACT: An efficient synthesis of α,α -diphenyl-4-piperidinemethanol (azacyclonol), the key intermediate for the synthesis of antihistamine agents such as fexofenadine hydrochloride and terfenadine, was developed. 4-Piperidinecarboxylic acid reacted with cathyl chloride in methanol via esterification and *N*-protection to give methyl *N*-ethoxycarbonyl-4-piperidinemcarboxylate. Then the latter was subjected to the Grignard reaction with phenylmagnesium bromide followed by hydrolysis to prepared the target compound with a total yield of 68.8%. The raw material of this synthetic process is cheap and easy to get, the synthetic route is short, and the operation is simple.

Key Words: azacyclonol; α,α -diphenyl-4-piperidinemethanol; antihistamine agent; 4-piperidinecarboxylic acid; Grignard reaction

