- 77. Doi: 10.1186/s12935-015-0228-7.
- [12] CHEN C, RIDZON D A, LEE D H, et al. Real-time quantification of microRNAs by stem-loop RT-PCR [J]. Nucleic Acids Res, 2005, 33(20): e179.
- [13] LIVAK K J, SCHMITTGEN T D. Analysis of relative gene expression data using real-time quantitative PCR and the 2(-Delta Delta C(T)) Method [J]. Methods, 2001, 25(4): 402-408.
- [14] PRATHAPAN A, VINEETHA V P, RAGHU K G. Protective effect of Boerhaavia diffusa L. against mitochondrial dysfunction in angiotensin II induced hypertrophy in H9c2 cardiomyoblast cells [J]. PLoS One, 2014, 9(4): e96220.
- [15] ZHENG X, LI J, LI Y, et al. MicroRNA-24 induces cisplatin resistance by targeting PTEN in human tongue squamous cell carcinoma [J]. Oral Oncol, 2015, 51(11): 998-1003.

- [16] WANG X, HE X, LU C, et al. Involvement of Bim in Photofrin-mediated photodynamically induced apoptosis [J]. Cell Physiol Biochem, 2015, 35(4): 1527-1536.
- [17] SHAO Y Y, CHANG Y L, CHENG A L, et al. The germline BIM deletion polymorphism is not associated with the treatment efficacy of sorafenib in patients with advanced hepatocellular carcinoma [J]. Oncology, 2013, 85(5): 312-316.
- [18] WEBER K, HARPER N, COHEN G M, et al. BIM-mediated membrane insertion of the BAK pore domain is an essential requirement for apoptosis [J]. Cell Rep, 2013, 5(2): 409-420.
- [19] EMEAGI P U, VAN LINT S, BRECKPOT K, et al. Proinflammatory characteristics of SMAC/DIABLO-induced cell death in antitumor therapy [J]. Cancer Res, 2012, 72(6): 1342-1352.

收稿日期: 2015-08-29

盐酸达泊西汀的合成

伍平华 1,2 ,杜全海 2 ,陆涛 1* (1.中国药科大学理学院,南京 210009, 2.南京康福顺药业有限公司,南京 210009)

摘要:目的 优化盐酸达泊西汀的合成工艺。方法 以 3-氯代苯丙酮为原料经还原、醚化、二甲氨基取代、拆分、成盐 反应制得目标产物。结果与结论 改进后的工艺简化了操作、降低了成本、较大程度上提高了收率,利于工业化生产。 ap.com

中图分类号: TQ460.1 文献标志码: B 文章编号: 1007-7693(2016)02-0181-03

DOI: 10.13748/j.cnki.issn1007-7693.2016.02.011

Improved Synthesis of Dapoxetine Hydrochloride

关键词:达泊西汀;工艺优化;选择性5-羟色胺再摄取抑制剂

WU Pinghua^{1,2}, DU Quanhai², LU Tao^{1*}(1. College of Sciences, China Pharmaceutical University, Nanjing 210009, China; 2.Nanjing Kang Fushun Pharmaceutical Company Limited, Nanjing 210009, China)

ABSTRACT: OBJECTIVE To improve the method for the synthesis of dapoxetine hydrochloride. METHODS Starting with 3-chloro-1-phenyl-1-propanone, dapoxetine hydrochloride was synthesized via a 5-step chain reaction including reduction, etherification, amination by dimethylamine, separation, and acidification by HCl EA. RESULTS & CONCLUSION The improved process has the advantages of convenient operation, low cost, high yield, and is suitable for industry. **KEY WORDS:** dapoxetine; synthesis; SSRI

达泊西汀化学名为(S)-(+)-N,N-二甲基-1-苯基 -3-(1-萘氧基)丙胺,是一种选择性 5-羟色胺再摄取 抑制剂,最初广泛用于治疗抑郁症和相关的情感 障碍,后被开发用于治疗男性早泄。通常成品为 其盐酸盐。

1 合成路线

国内外报道的合成达泊西汀的文献较多[1-6]。 本研究在参考文献[3]的基础上,对其合成工艺进 行优化。以 3-氯代苯丙酮(2)为原料, 经还原得到 3-氯代苯丙醇(3), 3与1-萘酚经醚化反应得到化合 物 4, 4 与二甲胺进行亲核取代得到化合物 5, 化 合物 5 经 D-(+)-二对甲基苯甲酰酒石酸拆分、成盐 酸盐得到目标化合物 1。合成路线见图 1。

与文献[3]相比,本路线改进了还原 3-氯代苯 丙酮(2)的方法。文献[3]将硼氢化钠溶解在乙醇中, 实际操作发现硼氢化钠在乙醇中溶解度低, 本研 究改用甲醇溶解硼氢化钠,同时加入少量氢氧化 钠增加其稳定性,可完全溶解,操作简便。文献[3] 选用二氯甲烷作溶剂,产生大量副产物 1-苯丙醇。 改用甲醇作溶剂可使产品纯度>97%,大大减少了

作者简介: 伍平华, 女, 硕士生 *通信作者: 陆涛, 男, 博士, 教授 Tel: 15051852061 E-mail: phwu2014@163.com Tel: (025)86185086 E-mail: lutao@cpu.edu.cn

图1 达泊西汀的合成路线

Fig. 1 Synthetic route of dapoxetine

副产物的产生。经醚化反应制备化合物 4 时,文 献[3]采用溶剂二甲基亚砜,催化剂碳酸钾,反应 温度为90℃,原料反应不完全,且副产物多,需 进行纯化才能投入下一步反应。本研究采用二甲 基甲酰胺作溶剂,氢氧化钠作催化剂,温度降低 到 50 ℃,改进后原料反应完全且纯度提升 到>98%,不需纯化后处理,可直接投入下一步反 应,简化了操作步骤。经亲核取代反应制备化合 物 5 时, 文献[3]采用 4-二甲氨基吡啶(DMAP)作催 化剂,但 DMAP 在后处理中很难除去,残留在产 品中成为一种杂质,实验证明不需要添加 DMAP 也可反应完全。此步反应加入甲磺酰氯时放热剧 烈,温度过高容易产生副产物,本研究将反应温 度由-5~0℃降低到-10~-5℃,能更好的控制温 度,减少副产物的生成。文献[3]在加入二甲胺后 反应时间为 40 h, 笔者研究发现 20 h 即可反应完 毕,可大大缩短反应时间。改进方法后纯度达到 97%。化合物 **5** 经 *D*-(+)-DTTA 拆分时,按照文献 [3]采用二氯甲烷作溶剂、拆分温度为 25~35 ℃, 收率在 28%左右。在采用二氯甲烷作溶剂的基础 上,加入一定量的乙酸乙酯作反溶剂,并将拆分 温度降至 15 ℃,能将收率提高到>43%。达泊西汀 DTTA 盐经氢氧化钠溶液游离,成盐酸盐得到最终 目的产物。在纯化达泊西汀盐酸盐的这一步骤中, 文献[3]采用 10~15 ℃析晶, 重复操作发现在此温 度下重结晶收率仅在 60%左右, 改用-8 ℃析晶收 率能提高到>90%, 纯度达到 99.98%, 最大单杂 <0.01%。改进后的工艺原料易得,操作简便,更 利于工业化生产。消旋体收率达到 91%, 总收率 达到35%,比已报道的文献值有了较大提高。

2 实验部分

2.1 3-氯苯丙醇(3)的制备

在 250 mL 三口烧瓶中加入化合物 2(10 g,

• 182 • Chin J Mod Appl Pharm, 2016 February, Vol.33 No.2

59.3 mmol),甲醇 100 mL,搅拌溶解。降温至-5 ℃,缓慢滴加硼氢化钠的甲醇溶液(1.79 g,47.44 mmol 硼氢化钠中加入甲醇 30 mL、5%氢氧化钠溶液 1 mL),低温反应 2 h。滴加盐酸调 pH 至 3~4,旋蒸除去甲醇;用乙酸乙酯萃取 3 次;碳酸氢钠溶液洗涤 2 次;水洗 2 次;饱和食盐水洗涤 1 次;经无水硫酸钠干燥;抽滤;浓缩得到 10.02 g 化合物 3。收率:99.0%,纯度:97.7%。

2.2 1-苯基-3-(1-萘氧基)-1-丙醇的制备(4)

在 250 mL 三口烧瓶中加入化合物 **3**(10.00 g,58.60 mmol)、1-萘酚(9.29 g,64.46 mmol)、N,N-二甲基甲酰胺 100 mL,搅拌溶解。控温在 5 \mathbb{C} 左右,加入氢氧化钠(2.34 g,58.6 mmol),于 5 \mathbb{C} 条件下反应 30 min,再缓慢升温至 50 \mathbb{C} ,反应 8 h。将反应体系降温到 10 \mathbb{C} 左右,向反应体系中加入 300 mL 冰水;用甲苯萃取 3 次,水洗 1 次;1%氢氧化钠溶液洗至水相无色;水洗至水相为中性;饱和食盐水洗 1 次;无水硫酸钠干燥;抽滤;浓缩得到 15.94 g 化合物 **4**。收率:97.7%,纯度:98.5%。

2.3 *N,N*-二甲基-1-苯基-3-(1-萘氧基)丙胺(5)的制备在 250 mL 四口烧瓶中加入化合物 4(10.00 g,35.93 mmol)、三乙胺(7.27 g,71.86 mmol)、四氢呋喃 100 mL,通氮气保护,搅拌溶解,降温至-5 ℃~-10 ℃,控温滴加甲磺酰氯(4.94 g,43.12 mmol)与四氢呋喃(20 mL)的混合溶液,低温搅拌 2 h,加入二甲胺(24.30 g,538.95 mmol),缓慢升温至25 ℃,反应 16 h。向反应体系加入水 80 mL,用5%氢氧化钠溶液调 pH 至 12,甲苯萃取 2 次;合并有机相,水洗 1 次;饱和食盐水洗 1 次;无水硫酸钠干燥;抽滤;浓缩得 10.60 g 化合物 5。收率:96.6%,纯度:97.3%。

2.4 达泊西汀 DTTA 盐(6)的制备

将化合物 5(10.00 g, 32.74 mmol)、二氯甲烷 50 mL 加入反应瓶, $15 \degree$ C搅拌溶解。加入 D-(+)-二对甲基苯甲酰酒石酸(12.65 g, 32.74 mmol),搅拌 0.5 h,加入乙酸乙酯 50 mL 继续搅拌 1 h。抽滤,滤饼用二氯甲烷与乙酸乙酯比例为 1:1 的混合溶剂洗涤,将固体干燥得到 10.42 g 化合物 6 粗品。收率:46%,纯度:98.6%。

重结晶:将化合物 6 粗品(10 g,14.46 mmol),二氯甲烷 100 mL 加入反应瓶,加热回流至样品溶解,加入乙酸乙酯 150 mL,自然降温到 15 $<math>\mathbb{C}$ 搅

拌析晶 2 h,抽滤,滤饼用二氯甲烷-乙酸乙酯(2:3)混合液洗 3 次,将产物 40 ℃鼓风干燥 12 h,得到 9.33 g 化合物 6,收率: 93.3%,纯度: 99.8%。 2.5 (S)-(+)-N,N-二甲基-1-苯基-3-(1-萘氧基)丙胺 (7)的制备

将化合物 **6**(10 g, 14.46 mmol)、二氯甲烷 50 mL、水 50 mL 加入反应瓶,室温搅拌溶解。加 10%氢氧化钠溶液调 pH 至 10,继续搅拌 1 h。静置分层,水层用二氯甲烷萃取 2 次,合并有机相。将有机相水洗 2 次;饱和食盐水洗 1 次;无水硫酸钠干燥;抽滤;浓缩得到 4.26 g 化合物 7。收率:96.5%

2.6 盐酸达泊西汀(1)的制备

将化合物 $7(4 g, 13.10 mmol)、乙酸乙酯 24 mL 加入反应瓶,室温搅拌溶解。控温 <math>0\sim-5$ \mathbb{C} ,滴加 $3.5 mol \cdot L^{-1}$ 的氯化氢乙酸乙酯溶液 4.8 mL,2 \mathbb{C} 条件下搅拌 1 h,抽滤,用乙酸乙酯洗涤滤饼 2 次,将固体 40 \mathbb{C} 干燥 4 h 得到 4.27 g 终成品 1 粗品。收率:95.4%,纯度:99.87%。

重结晶:将终成品 1 粗品(4 g, 11.70 mmol)、 异丙醇 20 mL 加入反应瓶,加热回流至样品溶解, 缓慢降温至-8 ℃搅拌析晶 2 h,抽滤,滤饼用乙 酸乙酯洗 2 次。将产物 40 ℃真空干燥 12 h,得到 3.79 g 终成品 1。收率:94.8%,纯度:99.98%(面 积归一化法)。mp 182~184°C,[α]_D²⁵=+129.3°(C=1%,甲醇); ¹H-NMR(400 MHz,CDCl₃): 2.334~2.418[s,6H,N(CH₃)₂],2.691~2.775(m,2H,CHCH₂CH₂O),3.697~3.733(t,J=7.0 Hz,1H,PhC-H),3.978~4.035(m,1H,OCH₂),4.135~4.188(m,1H,OCH₂),6.734~6.753(d,J=7.6 Hz,1H,ArH),7.281~7.609(m,9H,ArH),7.885~7.908(d,J=9.2 Hz,1H,ArH),8.411~8.433(d,J=8.8 Hz,1H,ArH)。MS m/z: 306[M+H][†]。

REFERENCES

- [1] YIN L L, CHEN G H. Improved synthesis of dapoxetine hydrochloride [J]. Chin J Med Chem(中国药物化学杂志), 2001, 21(1): 37-39.
- [2] DAI R, GU S L, GU F, et al. Synthesis of dapoxetine hydrochloride [J]. Chin J New Drugs(中国新药杂志), 2008, 17(24): 2119-2121.
- [3] MUKUNDRAY D A, JASUBHAI P D, RAJIV K, et al. Process for preparing dapoxetine: WO, 2008035358 [P]. 2008-03-27.
- [4] ROBERTSON D W, THOMPSON D C, WONG D T (Eli Lilly and Company). 1-phenyl-3-naphthalenyloxypropamines: EP, 0288188 [P]. 1988-10-26.
- [5] KANG S, LEE H K. Highly efficient, enantioselective syntheses of (S)-(+)-and (R)-(-)-dapoxetine starting with 3-phenyl-1-propanol [J]. J Org Chem, 2010, 75(1): 237-240.
- [6] ALT C A, ROBEY R L, VANMETER E E. Intermediates to 1-phenyl-3-naphthalenyloxypropanamines: US, 5292962 [P], 1994-03-08.

收稿日期: 2015-06-15

利福平脂质体温敏型原位凝胶的制备及其体外释药特征研究

曹佳薇, 倪坚军, 姚君, 周峰, 周中元, 徐颖颖, 蔡鑫君(浙江省中西医结合医院药剂科, 杭州 310003)

摘要:目的 制备利福平脂质体温敏型原位凝胶,并对其体外性质进行研究。方法 采用薄膜分散法制备利福平脂质体,并对利福平脂质体进行表征研究;以泊洛沙姆 188、泊洛沙姆 407 为凝胶基质,制备利福平脂质体温敏型原位凝胶;以无膜溶出模型研究温敏型原位凝胶体外累积溶蚀率;采用透析袋法分析药物体外释放情况。结果 制备的利福平脂质体平均粒径、聚分散指数、Zeta 电位、包封率和载药量分别为(149.0±5.67)nm、0.275±0.056、-(29.8±1.59)mV、(79.6±2.67)%,(18.6±0.25)%;利福平脂质体温敏型原位凝胶的胶凝温度为(34.3±0.6)℃。体外溶蚀曲线和体外释药曲线均符合零级动力学特征。结论 利福平脂质体温敏型原位凝胶的制备工艺简单易行,体外释放显示其有很好的缓释作用。

关键词:利福平;脂质体;温敏型原位凝胶;溶蚀

中图分类号: R943 文献标志码: B 文章编号: 1007-7693(2016)02-0183-05

DOI: 10.13748/j.cnki.issn1007-7693.2016.02.012

基金项目: 杭州市卫生科技计划项目(2013A43); 杭州市科技计划引导项目(20130733Q14)

作者简介: 曹佳薇, 女, 主管药师 Tel: (0571)56109721 E-mail: caojiawei1978@163.com *通信作者: 蔡鑫君, 男, 硕士, 主管药师

Tel: (0571)56109868 E-mail: zjtcmcxj@163.com