八角茴香油精馏釜底残液中1个新的苯甲醛类化合物

林 葵1,谢集照2,3*,张思敏1,徐 慧1,黄岛平1,韦英亮1

- 1. 广西壮族自治区分析测试研究中心, 广西 南宁 530022
- 2. 广西大学化学化工学院, 广西 南宁 530004
- 3. 广西医科大学药学院, 广西 南宁 530021

摘 要:目的 研究八角茴香油精馏釜底残液的化学成分。方法 运用多种色谱方法进行分离纯化,根据理化性质和波谱数据鉴定化合物的结构。结果 从八角茴香油精馏釜底残液中得到 2 个化合物,分别鉴定为 (E)-1,4-二 (4-甲氧基苯基)-3-丁烯-2-酮 (1) 和 4-羟基-3-(3-甲基-3-丁烯-2-基)苯甲醛 (2)。结论 化合物 1 的核磁数据为首次报道,化合物 2 为新化合物。

关键词: 八角茴香; 精馏; 残液; (E)-1,4-二(4-甲氧基苯基)-3-丁烯-2-酮; 3-(3-甲基-3-丁烯-2-基)-4-羟基苯甲醛

中图分类号: R284.1 文献标志码: A 文章编号: 0253 - 2670 (2015)10 - 1423 - 03

DOI: 10.7501/j.issn.0253-2670.2015.10.003

A new benzaldehyde from residue left over rectification of star anise oil

LIN Kui¹, XIE Ji-zhao^{2, 3}, ZHANG Si-min¹, XU Hui¹, HUANG Dao-ping¹, WEI Ying-liang¹

- 1. Guangxi Zhuang Autonomous Region Center for Analysis and Test Research, Nanning 530022, China
- 2. School of Chemistry and Chemical Engineering, Guangxi University, Nanning 530004, China
- 3. School of Pharmacy, Guangxi Medical University, Nanning 530021, China

Abstract: Objective To stuey the chemical constituents from the residue left over the rectification of star anise oil (essential oil from *Anisi Stellati Fructus*). **Methods** Two compounds were isolated from the residue left over the rectification of star anise oil by various chromatographic techniques, such as silica gel, and Sephadex LH-20 column chromatography. **Results** Their structures were elucidated on the basis of chemical and spectral data. A new compound was identified to be 4-hydroxy-3-(3-methylbut-3-en-2-yl) benzaldehyde (2), along with a known compound (*E*)-1,4-bis (4-methoxyphenyl) but-3-en-2-one (1). **Conclusion** NMR data of compound 1 are first reported and compound 2 is new one.

Key words: star anise oil; rectification; residue; (*E*)-1,4-bis (4-methoxyphenyl) but-3-en-2-one; 4-hydroxy-3-(3-methylbut-3-en-2-yl) benzaldehyde

八角茴香是木兰科八角属植物八角茴香 Illicium verum Hook. f. 的干燥成熟果实,又名八角、大茴香,是中国菜和东南亚地区烹饪的常用天然香料,属"药食同源"品种,味辛、性温。药用有温阳散寒、理气止痛之功效,用于寒疝腹痛、肾虚腰痛、胃寒呕吐、脘腹冷痛^[1]。广西是我国主要的八角种植省份,种植面积与产量分别占全国的 85%和 90%^[2]。目前市场上对于八角茴香的加工利用,主要是从八角茴香中分离提取挥发油——八角茴香油和莽草酸^[3-5]。八角茴香油有抗菌、抗病毒等药理活性^[6]。目前主流的工艺技术^[2]是将八角粉碎,用水

蒸气蒸馏提取八角茴香油,油水分离后,再将八角茴香油导入精馏釜单离后得到茴脑,精馏釜底残液一般作为废弃物丢掉。广西年产八角茴香油约3000 t^[21],产生釜底残液约300 t,釜底残液的利用没有得到重视及开展相关的应用研究,造成资源浪费。在对八角茴香油精馏釜底残液的研究中,用硅胶柱、凝胶柱、薄层制备色谱法对其化学成分进行分离纯化,应用有机波谱学方法鉴定了2个化合物,分别为(E)-1,4-二(4-甲氧基苯基)-3-丁烯-2-酮[(E)-1,4-bis(4-methoxyphenyl) but-3-en-2-one,1]、4-羟基-3-(3-甲基-3-丁烯-2-基)苯甲醛[4-hydroxy-3-(3-

收稿日期: 2015-01-31

基金项目: 广西分析测试研究中心 2013 年公益性科研院所基本业务费项目(2013ACZ08)

作者简介: 林 葵 (1966—), 女, 本科, 高级工程师, 主要从事食品、农产品营养成分检测研究。Tel: (0771)5307329 E-mail: 416936911@qq.com *通信作者 谢集照 Tel: (0771)5358272 E-mail: lion96@163.com

methylbut-3-en-2-yl) benzaldehyde, **2**],结构见图 1。 其中化合物 **1** 核磁数据为首次报道,化合物 **2** 为未 见文献报道的新化合物。

$$H_3CO$$

1

 2^n
 3^n
 4^n
 OCH_3
 2^n
 4^n
 OHC
 2^n
 4^n
 $0HC$
 2^n
 4^n
 $0HC$

图 1 化合物 1 和 2 的结构 Fig. 1 Structures of compounds 1 and 2

1 仪器与材料

Waters 2695 高效液相色谱仪(美国 Waters 公司); Bruker Avance III-600 MHz 核磁共振波谱仪(德国布鲁克公司); Thermo TSQ Quantum Access MAX三重四级杆质谱仪、Thermo Nicolet FT-IR 光谱仪(美国赛默飞世尔科技公司); Shimadzu UV-2100 紫外光谱仪(日本岛津公司); Dengxia Xevo-G2QTOF质谱仪(美国 Waters 公司); DF-101B 型恒温磁力搅拌器(巩义市予华仪器有限公司); 色谱用薄层色谱硅胶 G 板、柱色谱硅胶(200~300 目)均为青岛海洋化工厂产品; 葡聚糖凝胶(Sephadex LH-20)为美国 Pharmacia 公司产品; 所用试剂均为分析纯。

八角茴香油精馏釜底残液,由广西万山香料有 限公司提供。

2 提取与分离

取八角茴香油精馏釜底残液 100 g,加入 300 mL 醋酸乙酯,室温下搅拌 2 h,滤去不溶物。滤液用硅胶柱色谱分离,依次用环己烷-醋酸乙酯(1:0、50:1、10:1、5:1、1:1)梯度洗脱,得到 10个流分(A~J)。流分 G(5.1 g)经硅胶柱色谱,以石油醚-丙酮(10:1)洗脱,得 3 个流分(G1~G3)。G2(2.5 g)用 Sehadex LH-20 葡聚糖凝胶柱色谱分离,二氯甲烷-甲醇(1:1)洗脱,得 4 个流分(G2-1~G2-4)。其中,G2-2 有结晶析出,用醋酸乙酯反复重结晶,得到化合物 1(12.3 mg)。G2-3再次经葡聚糖凝胶柱色谱分离,二氯甲烷-甲醇(1:1)洗脱,流分经 ODS 柱除杂,得化合物 2(10.8 mg)。

3 结构鉴定

化合物 **1**: 无色棱状结晶(氯仿),在紫外 365 nm 下有吸收,由 ESI-MS 给出准分子离子峰 m/z 305 $[M+Na]^+$,结合 ^1H-NMR 和 $^{13}C-NMR$ 数据,推测 分子式为 $C_{18}H_{18}O_3$,不饱和度为 10。 ^1H-NMR (600 MHz, CDCl₃)中 δ 3.79 (3H, s), 3.83 (3H, s) 提示结构中含有 2 个-OCH₃ 取代基团, δ 3.85 (2H, s) 推断结构中含有 1 个 CH₂ 取代基团。 δ 6.65 (1H, d, J = 16.2 Hz) 和 δ 7.58 (1H, d, J = 16.2 Hz) 说明存在反式双键结构片段。 δ 6.88 (2H, d, J = 8.5 Hz), 6.89 (2H, d, J = 8.7 Hz) 结合 δ 7.47 (2H, d, J = 8.7 Hz), 7.18 (2H, d, J = 8.5 Hz) 推测该化合物存在 2 个由对位取代苯形成的 AA'BB"耦合系统。¹³C-NMR (150 MHz, CDCl₃) 中 δ 47.6 结合氢谱推测为-CH₂-的碳信号峰。 δ 55.4, 55.5 为 2 个-OCH₃ 的碳信号峰。 δ 114.3 (×2)、114.5 (×2)、126.8、127.2、130.2 (×2)、130.6 (×2)、158.7、161.7 等 12 个 sp² 杂化的碳信号峰提示结构中含有 2 个苯环结构片段。 δ 197.8 推测为羰基碳信号。

HSQC 谱显示碳谱上 δ 123.1, 143.2 分别对应 δ 6.65 (1H, d, J = 16.2 Hz), 7.58 (1H, d, J = 16.2 Hz) 的质子信号, 说明二者均为 sp^2 杂化的 CH; δ 114.3, 114.5, 130.2, 130.6 分别对应 2 组化学等同质子信 号,每组质子信号根据峰面积积分确定为2个质子, 说明该化合物存在2个对取代苯环结构。HMBC谱 (图 2)中, δ 7.58的质子信号与 δ 197.8,130.2,123.1 的碳信号远程相关, δ 6.65 的质子信号与 δ 197.8, 127.2 的碳信号远程相关,推测出双键连在苯环和羰 基中间; δ 7.47 的质子信号与 δ 161.7, 143.2, 130.2, 114.3 的碳信号远程相关, δ 6.89 的质子信号与 δ 161.7, 127.2 的碳信号远程相关,推测出甲氧基连在 苯环的 4 位; δ 7.18 的质子信号与 δ 158.7, 130.6, 114.5, 47.6 的碳信号远程相关, δ 6.88 的质子信号与 δ 158.7, 126.8 的碳信号远程相关,由此推测另一个 苯环的甲氧基也是连在苯环的 4 位; δ 3.85 的质子 信号与 δ 197.8, 130.2, 123.1 的碳信号远程相关。综 合以上数据,鉴定化合物 1 为 (E)-1,4-二 (4-甲氧基 苯基)-3-丁烯-2-酮。经 Scifinder 检索,Hagedorn 等[7] 曾在1957年报道过此化合物的结构,但未见核磁数 据的文献报道,本实验首次报道该化合物核磁数据。 ¹H-NMR (600 MHz, CDCl₃) δ : 7.58 (1H, d, J =16.2 Hz,

图 2 化合物 1 主要的 HMBC (〈へ) 相关 Fig. 2 Key HMBC (〈) correlations of compound 1

H-4), 7.47 (2H, d, J = 8.4 Hz, H-2", 6"), 7.18 (2H, d, J = 8.4 Hz, H-2', 6'), 6.89 (2H, d, J = 8.4 Hz, H-3", 5"), 6.88 (2H, d, J = 8.4 Hz, H-3', 5'), 6.65 (1H, d, J = 16.2 Hz, H-3), 3.85 (2H, s, H-1), 3.83 (3H, s, 4"-OCH₃), 3.79 (3H, s, 4'-OCH₃); 13 C-NMR (150 MHz, CDCl₃) δ : 47.6 (C-1), 197.8 (C-2), 123.1 (C-3), 143.2 (C-4), 126.8 (C-1'), 130.6 (C-2', 6'), 114.5 (C-3', 5'), 158.7 (C-4'), 55.4 (4'-OCH₃), 127.2 (C-1"), 130.2 (C-2", 6"), 114.3 (C-3", 5"), 161.7 (C-4"), 55.5 (4"-OCH₃)。

化合物 2: 白色针状结晶(乙醇)。IR (KBr) cm⁻¹: 3 265 (br), 3 087, 2 968, 2 930, 2 747, 1 668, 1 589, 1 376, 1 245, 823。HR-ESI-MS 显示分子离子峰 m/z 189.091 4 [M—H]⁻($C_{12}H_{13}O_{2}$ ⁻ 计算值 189.092 1),推测相对分子质量为 190,结合核磁数据,推测分子式为 $C_{12}H_{14}O_{2}$,不饱和度为 6。¹H-NMR (600 MHz, CDCl₃) δ : 9.86 (1H, s, 1-CHO), 7.72 (1H, d, J = 1.9 Hz, H-2), 7.68 (1H, dd, J = 8.2, 1.9 Hz, H-6), 6.93 (1H, dr, J = 8.2 Hz, H-5), 5.13 (1H, brs, H-3'), 5.08 (1H, brs, H-3'), 3.66 (1H, q, J = 14.1, 7.0 Hz, H-1'), 1.66 (3H, s, 2'-CH₃), 1.46 (3H, d, J = 8.2 Hz, 1'-CH₃); 13 C-NMR (150 MHz, CDCl₃) δ : 130.4 (C-1), 130.6 (C-2), 130.1 (C-3), 160.6 (C-4), 116.9 (C-5), 131.0 (C-6), 42.0 (C-1'), 149.1 (C-2'), 112.4 (C-3'), 18.4 (1'-CH₃), 21.1 (2'-CH₃), 191.4 (1-CHO)。

¹H-NMR (600 MHz, CDCl₃) 给出 1 组 ABX 耦合的芳香质子信号 δ 7.72 (1H, d, J = 1.9 Hz), 7.68 (1H, dd, J = 8.2, 1.9 Hz), 6.93 (1H, d, J = 8.2 Hz), 提示该化合物含有 1,3,4-三取代的苯环; 低场区给出 1 个醛基质子信号 δ 9.86 (1H, s); δ 5.13 (1H, brs), 5.08 (1H, brs) 为 2 个烯烃质子信号; 高场区给出 2 个甲基质子信号 δ 1.66 (3H, s) 与 1.46 (3H, d, J = 8.2 Hz)。 ¹³C-NMR (150 MHz, CDCl₃) 给出 12 个碳信号,其中包括 1 个羰基碳信号(δ 191.4)、8 个 sp² 杂化碳的信号(δ 160.6, 149.1, 131.0, 130.6, 130.4, 130.1, 116.9, 112.4)、1 个 sp³ 杂化碳的信号(δ 42.0)和 2 个甲基碳信号(δ 21.1, 18.4)。

通过 HSQC 把直接相连的碳氢信号归属。 HMBC 谱中(图 3), δ 9.86 的质子信号与 δ 131.0, 130.6 的碳信号远程相关,推测出醛羰基连在苯环 上; δ 7.68 的质子信号与 δ 160.6 的碳信号远程相关,

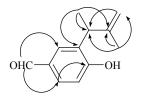


图 3 化合物 2 主要的 HMBC 相关

Fig. 3 Key HMBC correlations of compound 2 由此推测-OH 连在苯环的 4 位, δ 1.66 的质子信号与 δ 149.1, 112.4, 42.0 的碳信号远程相关, δ 1.46 的质子信号与 δ 149.1, 130.1, 42.0 的碳信号远程相关。 推测出 2 个甲基的连接位置。综合核磁数据信息,鉴定化合物 2 为 3-(3-甲基-3-丁烯-2-基)-4-羟基苯甲醛。经 Scifinder 检索,该化合物为未见文献报道的新化合物。

4 讨论

本实验对八角茴香油精馏釜底残液进行化学成分的分离纯化,得到1个新化合物。推测此化合物应当来源于原植物八角茴香。原因是:首先,广西年产八角茴香油约3000t,产生釜底残液约300t,以药典标准八角茴香油4%的量[1]为平均值计算,使用八角茴香原料75000t。本实验取釜底残液100g,相当于富集了八角茴香原料25kg,有可能分离得到某些量很低的化合物。其次,八角茴香的水蒸馏、精馏和残液的提取分离并未使用化合物2,受原料、溶剂、反应条件所限,化合物2也不可能在这些实验中合成出来。

参考文献

- [1] 中国药典 [S]. 一部, 2010.
- [2] 钟昌勇,周宗明,刘 虹.广西大茴香油的生产、加工和贸易现状 [J].广西林业科学,2007,36(3):173-176.
- [3] 熊燕子, 龚正礼. 八角茴香的研究进展 [J]. 中国调味品, 2008, 33(9): 28-30.
- [4] 连锦花, 孙果宋. 八角的研究进展 [J]. 化工技术与开发, 2010, 39(3): 31-33.
- [5] George C K. Star anise [J]. Woodhead Pub Ser Food Sci Technol Nutr, 2012, 228: 487-503.
- [6] 黄丽贞,谢 滟,姜 露,等. 八角茴香化学与药理研究进展 [J]. 辽宁中医药大学学报, 2015, 17(2): 83-85.
- [7] Hagedorn I, Tönjes H. Clarifying the constitution of xanthocillin-a new antibiotic [J]. *Die Pharmazie*, 1957, 12: 567-580.