# 广东桑根皮化学成分研究

何雪梅<sup>1</sup>, 吴东玲<sup>1</sup>, 邹宇晓<sup>2</sup>, 王国才<sup>1</sup>, 张晓琦<sup>1</sup>, 廖森泰<sup>2</sup>, 孙健<sup>3</sup>, 叶文才<sup>1</sup>

(1. 暨南大学药学院,中药及天然药物研究所,广东广州 510632)(2.广东农业科学院蚕业与农产品加工研究所, 广东广州 510610)(3.广西农业科学院农产品加工研究所,广西南宁 530007)

摘要: 桑根皮(叉称桑白皮)是一种传统中药材,具有降血压、抗病毒、抑菌和抗炎等药理活性,本课题组前期研究发现,桑 根皮乙酸乙酯提取物具有较好的抗病毒和抑菌活性,为探究桑根皮药理活性的物质基础,本文研究了广东桑(Morus atropurpurea Roxb.)根皮的化学成分。运用硅胶柱色谱、Sephadex LH-20凝胶柱色谱、ODS 柱色谱和制备高效液相色谱等技术,从广东桑根皮乙 酸乙酯提取物中分离纯化到 15个化合物,根据化合物的理化性质和波谱数据进行结构解析,将15个化合物分别鉴定为kuwanon A(1)、 kuwanon B(2)、kuwanon C(3)、kuwanon T(4)、cyclomorusin(5)、moracin M(6)、moracin O(7)、moracin P(8)、mulberrofuran L(9)、albanin A(10)、australone A(11)、5-(1", 1"-dimethylallyl) -8(3", 3"-dimethylallyl) -2', 4', 5, 7-tetrahydroxyflavone(12)、 5, 7-dihydroxycoumarin(13)、oxyresceratrol(14)和 β-daucosterol(15)。15 个化合物按照结构可分为异戊烯基黄酮类(8 个)、2-芳基苯并呋喃类(4个)、香豆素类(1 个)、二苯乙烯类(1 个)和甾醇类(1 个),其中化合物1~4,7~13 均为首次从广东桑中分离 得到。

关键词:广东桑;化学成分;异戊烯基黄酮;苯并呋喃 文章篇号:1673-9078(2014)6-219-228

# Chemical Constituents from the Root Bark of Morus atropurpurea

# HE Xue-mei<sup>1</sup>, WU Dong-ling<sup>1</sup>, ZOU Yu-xiao<sup>2</sup>, WANG Guo-cai<sup>1</sup>, ZHANG Xiao-qi<sup>1</sup>, LIAO Sen-tai<sup>2</sup>, SUN Jian<sup>3</sup>, YE Wen-cai<sup>1</sup>

(1.Insititute of Traditional Chinese Medicine and Natural Products, College of Pharmacy, Jinan University, Guangzhou 510632, China) (2.Institute of Sericulture and Agro-food Science and Technology, Guangdong Academy of Agriculture Sciences, Guangzhou 510610, China) (3.Institute of Agro-food Science & Technology, Guangxi Academy of Agricultural Sciences, Nanning 530007, China)

**Abstract:** Mulberry root bark (Sang Bai Pi) was a kind of traditional Chinese medicine which showed hypotensive, antiviral bacteriostatic and anti-inflammatory activities. In order to explore the material basis of pharmacological activity of mulberry root bark, the chemical constituents of the root bark from *Morus atropurpurea* was studied in this paper. Fifteen compounds were isolated from the root bark by silica gel, Sephadex LH-20, ODS and PHPLC column chromatography. Their structures were identified by physicochemical properties and spectral analysis as kuwanon A (1), kuwanon B (2), kuwanon C (3), kuwanon T (4), cyclomorusin (5), moracin M (6), moracin O (7), moracin P (8), mulberrofuran L (9), albanin A (10) , australone A (11), 5'-(1''',1'''-dimethylallyl)-8-(3'',3''-dimethylallyl)-2',4',5,7-tetrahydroxy fla-vone (12), 5,7-dihydroxy coumarin (13), oxy resceratrol (14) and β-daucosterol (15), respectively. Fifteen compounds contained eight prenylflavonoids, four 2-arylbenzofuran, one coumarin, one stilbene and one sterol. Moreover, compounds 1-4 and 7-13 were firstly found from *Morus atropurpurea*. **Key words**: *Morus atropurpurea* Roxb; chemical constituents; prenylflavonoid; benzofuran

桑属(*Morus*)植物全世界约有 16种,我国有 15 个种 4 个变种,是目前世界上桑种分布最多的国家, 收稿日期: 2014-01-20

基金项目:港澳台科技合作专项资助(2013DFM30080);教育部重大项目培 育基金(707048);广东省高校国际科技合作创新平台项目(g jhz1003) 作者简介:何雪梅(1981–),女,博士研究生,助理研究员,研究方向:天 然药物化学

通讯作者: 叶文才(1962-),男,教授,博士生导师,研究方向: 天然药物 化学 主要有白桑、山桑、黑桑、鲁桑、广东桑等<sup>11</sup>。自古 以来,桑树的叶片就作为养蚕饲料,而且桑树的各个 部位如桑叶、桑椹、桑根皮、桑枝等均可入药,其中 桑叶和桑椹还有药食两用的功效。经统计,含有以上 桑树药用部位材料的中药复方达 200 种以上<sup>121</sup>。现代 桑类中药材多采集养蚕的剩余桑叶以及作为蚕桑生产 副产物的桑椹、桑根皮、桑枝等,因此充分开发利用 桑树资源的药用化学成分,有望成为蚕桑产业新的经 济增长点之一,这也是蚕桑产业多元化发展的重要途 径之一。从20世纪70年代初,国内外学者对白桑、 山桑、鲁桑、蒙桑等桑种的桑树化学成分及其药理作 用开展系统的研究,发现桑属植物主要含异戊烯基黄 酮类、苯并呋喃类、Diels-Alder 型加合物、多羟基生 物碱类和二苯乙烯等化学成分,具有抗氧化、抗炎、 降血糖、降血压和抗病毒等多种活性[3]。据《药典》 记载,广东桑的同属植物白桑(Morus alba L.)自古 以来就是传统中草药,其根皮称作桑白皮,具有泻肺 平喘、行水消肿的功效。近几十年来,国内外对白桑、 鲁桑、山桑等的化学成分研究较多。广东桑(Monus atropurpurea Roxb.)为桑科桑属植物,主要分布在华 南地区,对其化学成分研究的报道极少。本课题组对 广东桑桑叶、种子、枝条的化学成分进行了研究,分 离到 49 种化合物[4~7]。为对华南地区桑属资源进行开 发利用,本课题继续对广东桑根皮的化学成分进行系 统的研究,从乙酸乙酯部分分离鉴定了15个化合物, 其中化合物 1~4 和 7~13 均为首次从该植物中发现。

# 1 材料与方法

# 1.1 仪器和试剂

X-5型显微熔点测定仪(未校正); Jasco FI/IR-480 Plus Fourier Transform 红外光谱仪(KBr 压片); Bruker AV-400核磁共振仪; Finnigan LCQ Advantage MAX 质谱仪。柱层析用硅胶,青岛海洋化工厂; Sephadex LH-20柱层析材料, Pharmacia 公司: 硅胶 GF<sub>254</sub>薄层预制板,烟台化学工业研究所;所用试剂均 为分析纯。

药材由广东省农科院蚕业与农产品加工研究所提供,并由该所研究员邹字晓鉴定为广东桑 Morus atropurpurea 的根皮。

1.2 提取和分离

干燥的广东桑根皮 4.8 kg,粉碎,95%乙醇渗漉 提取,提取液减压浓缩,所得浸膏混悬于水中,依次 用石油醚、乙酸乙酯、正丁醇萃取,分别得到石油醚 部位(0.8 g)、乙酸乙酯部位(475 g)、正丁醇部位(108 g)、水部位(300 g)。取乙酸乙酯浸膏 200 g,经硅胶 柱层析,氯仿-甲醇梯度洗脱得 8 个馏分,馏分 2 经反 复硅胶柱层析、Sephadex LH-20 柱层析和制备高效液 相色谱分离,得到化合物 1 (12 mg)、2 (8 mg)、3 (21 mg)、4 (9 mg)、5 (5 mg);馏分 3 经反复硅胶 柱层析、Sephadex LH-20 柱层析分离得到化合物 9(14 mg)、10 (8 mg)、11 (20 mg);馏分 4 经反复柱层析 和制备高效液相分离得到化合物 6 (17 mg)、7 (33 mg)、8 (5 mg); 馏分5经 Sephadex LH-20 柱层析和 制备高效液相色谱分离,得到化合物12 (21 mg)、13 (12 mg)、14 (7 mg)、15 (108 mg)。

# 2 结果与讨论

通过波谱分析,从广东桑根皮95%乙醇提取物中 分离获得的15个化合物结构鉴定如下:

化合物 1: 黄色不定形粉末 (甲醇), 盐酸-镁粉 反应呈阳性; ESI-MS m/z: 419 [M-H]; 提示分子量 为420,结合氢谱、碳谱信息推测分子式为C25H24O6; UV 谱显示在 215, 231, 321 nm 处有吸收峰, IR 谱显 示化合物具有羟基 (3422 cm<sup>-1</sup>), 羰基 (1649 cm<sup>-1</sup>) 和苯环 (1609, 1453 cm<sup>-1</sup>), 所有以上信息提示该化 合物可能是黄酮类化合物。<sup>1</sup>H-NMR 和<sup>13</sup>C-NMR 如图 1 所示,<sup>1</sup>H-NMR 谱中, 低场 δ<sub>H</sub>7.08 (1H, J=8.0 Hz), 6.57 (1H, d, J=8.0 Hz) 处信号为黄酮 B环上的质子, 并形成 AB 偶合系统,  $\delta_H 6.32$  (1H, d, J=1.8 Hz), 6.25 (1H, d, J=1.8 Hz) 是黄酮 A 环上质子信号, 为 苯环上的间位偶合。B环 3'位上的异戊烯基与 2'位的 羟基形成六元氧化的氢信号,  $\delta_H 6.73$  (1H, d, J=10.0Hz), 5.71 (1H, d, J=10 Hz), 1.37 (6H, s), C环 3位上的一组异戊烯基信号, δ<sub>H</sub> 5.11(1H, t, J=6.8 Hz), 3.09 (2H, d, J=6.8 Hz), 1.57 (3H, s), 1.43 (3H, s)。<sup>13</sup>C-NMR 显示了 25 个碳信号,低场有一个羰基 碳信号 $\delta_{C}$  183.4,  $\delta_{C}$  153.0-166.0 为苯环上连氧芳香碳 信号;一组异戊烯基碳信号  $\delta_c$  132.7, 122.9, 25.8, 24.9, 17.7, 一组与羟基成六元环的异戊烯基信号  $\delta_c$ 129.9, 117.8, 77.7, 28.2 (2)。以上数据与文献图报 道的 kuwanon A、B 均相似, kuwanon A、B 在结构上 的差别是 B 环上 3'位的异戊烯基与 2'位的羟基成六元 环还是与4位的羟基成六元环。本文采用紫外-可见光 谱来区分两者的差异,在化合物1的甲醇溶液中加入 诊断试剂乙醇钠,测定化合物的紫外吸收光谱,发现 峰带 I 由原来的 318 nm 红移至 329 nm, 且吸收强度 不下降,说明化合物 B环上有 4'-OH 的存在,所以化 合物 B 环上 3'位的异戊烯基与 2'位的羟基形成六元 环,即化合物1为kuwanonA。具体波谱数据如下。 UV (MeOH) nm: 215.8, 231.2, 261.2, 321.8; IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3747, 3422, 1649, 1453, 1280° <sup>1</sup>H-NMR (MeOD, 400 MHz)  $\delta$ : 7.08 (1H, d, J=8.0 Hz, H-6'), 6.73 (1H, d, J=10.0 Hz, H-14), 6.57 (1H, d, J=8.0 Hz, H-5'), 6.32 (1H, d, J=1.8 Hz, H-8), 6.25 (1H, d, J=1.8 Hz, H-6), 5.71 (1H, d, J=10 Hz, H-15), 5.11 (1H, t, J=6.8 Hz, H-10), 3.09 (2H, d, J=6.8 Hz, H-9), 1.57 (3H, s, H-12), 1.43 (3H,

s, H-13), 1.37 (6H, s, H-17,18). <sup>13</sup>C-NMR (MeOD, 100 MHz) *δ*: 163.0 (C-2), 121.7 (C-3), 183.4 (C-4), 105.5 (C-4a), 163.0 (C-5), 99.7 (C-6), 166.0 (C-7), 94.5 (C-8), 156.6 (C-8a), 24.9 (C-9), 122.9 (C-10), 132.7 (C-11), 25.8 (C-12), 17.7 (C-13), 117.8 (C-14), 129.9 (C-15), 77.7 (C-16), 28.2 (C-17), 28.2 (C-18), 114 (C-1'), 153.0 (C-2'), 111.0 (C-3'), 159.9 (C-4'), 108.5 (C-5'), 131.3 (C-6').



# 图1 化合物1的氢谱和碳谱

## Fig.1 <sup>1</sup>H-NMR and <sup>13</sup>C-NMR spectrum of compound 1

化合物 2: 黄色不定形粉末 (甲醇), 盐酸-镁粉 反应呈阳性。<sup>1</sup>H-NMR 和<sup>13</sup>C-NMR 如图 2 所示, 此化 合物与化合物1的波谱数据非常相似,化合物结构仅 在 B环 2'和 4'位有差异,采用紫外-可见光谱来鉴别两 者,在化合物2的甲醇溶液中加入诊断试剂乙醇钠, 测定化合物2的紫外吸收光谱,发现峰带 I 无明显变 化,说明B环上无4-OH的存在,证明B环上3'位的 异戊烯基与 4 位的羟基形成六元环,鉴定化合物 2 化 学结构为 kuwanon B<sup>[8]</sup>。具体波谱数据如下: ESI-MS m/z: 419 [M-H]<sup>-</sup>; UV (MeOH) nm: 216.4, 260.4, 280.0, 318.6; IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3747, 3392, 1649, 1434, 1293. <sup>1</sup>H-NMR (Pyridine- $d_5$ , 400 MHz)  $\delta$ : 7.07 (1H, d, J=8.0 Hz, H-6'), 6.78 (1H, d, J=10.0 Hz, H-14), 6.41 (1H, d, J=8.0 Hz, H-5'), 6.28 (1H, d, J=1.8 Hz, H-8), 6.21 (1H, d, J=1.8 Hz, H-6), 5.70 (1H, d, J=10.0 Hz, H-15), 5.11 (1H, t, J=6.8 Hz, H-10), 3.09 (2H, d, J=6.8 Hz, H-9), 1.56 (3H,

s, H-12), 1.43 (6H, s, H-17,18), 1.38 (3H, s, H-13),  $^{13}$ C-NMR (Pyridine- $d_5$ , 100 MHz)  $\delta$ : 161.6 (C-2), 121.5 (C-3), 182.4 (C-4), 104.7 (C-4a), 163 (C-5), 99.5 (C-6), 165.7 (C-7), 94.2 (C-8), 156.4 (C-8a), 24.6 (C-9), 122.2 (C-10), 132.0 (C-11), 25.7 (C-12), 17.6 (C-13), 117.8 (C-14), 129.4 (C-15), 76.4 (C-16), 27.8 (C-17), 27.8 (C-18), 114.6 (C-1'), 152.5 (C-2'), 111.7 (C-3'), 158.9 (C-4'), 108.7 (C-5'),



#### 图 2 化合物 2 的氢谱和碳谱

## Fig.2 <sup>1</sup>H-NMR and <sup>13</sup>C-NMR spectrum of compound 2

化合物 3: 黄色粉末 (甲醇), 盐酸-镁粉反应呈 阳性。ESI-MS m/z: 421 [M-H]-, 提示分子量为422, 结合氢谱、碳谱信息推测分子式为 C25H26O6; UV 谱 显示在 216, 264, 317 nm 处有吸收峰, 以上信息提 示该化合物可能是黄酮类化合物。<sup>1</sup>H-NMR 和 <sup>13</sup>C-NMR 如图 3 所示,<sup>1</sup>H-NMR 谱中, δ<sub>H</sub> 12.97 是 5 位羟基氢信号, $\delta_H$ 9.81为4',7'-OH信号,B环上有1 套 ABX 系统氢信号  $\delta_H$  7.08 (1H, d, J=8.4 Hz), 6.43 (1H, d, J=2.2 Hz), 6.34 (1H, dd, J=8.4), 氢谱 中还显示了两组异戊烯基氢信号,一组为A环8位的 异戊烯基氢信号 $\delta_H$ 5.11(1H, t, J=7.2 Hz,), 3.22(2H, d, J=7.2 Hz), 1.56 (3H, s), 1.52 (3H, s), 另一组 为C环3位上的异戊烯基氢信号 $\delta_H$ 5.03(1H, t, J=7.0 Hz), 2.99 (2H, d, J=7.0 Hz), 1.54 (3H, s), 1.37 (3H, s)。<sup>13</sup>C-NMR 和 DEPT 谱显示分子中有 25 个 碳原子,低场有一个羰基碳信号 $\delta_c$ 181.7和6个连氧 芳基碳信号  $\delta_c$  154.9-161.6, 两组异戊烯基碳信号  $\delta_c$ 130.9, 122.1, 25.4, 25.4, 17.4;  $\delta_{C}$ 130.5, 121.7, 25.4, 21.0, 17.3。以上数据与文献<sup>19</sup>报道的 kuwanon C 一致, 故化合物 3 鉴定为 kuw anon C。具体波谱数据如下: ESI-MS *m*/*z*: 421 [M-H]<sup>-</sup>; UV (MeOH) nm: 216.2, 264.2, 316.8. <sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ , 400 MHz)  $\delta$ : 12.97 (1H, s, 5-OH), 9.81 (2H, brs, 4',7'-OH), 7.08 (1H, d, J=8.4 Hz, H-6'), 6.43 (1H, d, J=2.2 Hz, H-3'), 6.34 (1H, dd, J=8.4, 2.2 Hz, H-5'), 6.26 (1H, s, H-6), 5.11 (1H, t, J=7.2 Hz, H-15), 3.22 (2H, d, J=7.2 Hz, H-14), 5.03 (1H, t, J=7.0 Hz, H-10), 2.99 (2H, d, J=7.0 Hz, H-9), 1.56 (3H, s, H-17), 1.54 (3H, s, H-12), 1.52 (3H, s, H-18), 1.37 (3H, s, H-13).  $^{13}$ C-NMR (DMSO- $d_6$ , 100 MHz)  $\delta$ : 161.3 (C-2), 119.3 (C-3), 181.7 (C-4), 103.3 (C-4a), 158.9 (C-5), 97.9 (C-6), 161.6 (C-7), 105.4 (C-8), 154.9 (C-8a), 25.4 (C-9), 122.1 (C-10), 130.9 (C-11), 25.4 (C-12), 17.4 (C-13), 21.0 (C-14), 121.7(C-15), 130.5(C-16), 25.4(C-17), 17.3(C-18), 111.2 (C-1'), 156.4 (C-2'), 102.6 (C-3'), 160.3 (C-4'), 106.6 (C-5'), 131.0 (C-6')。





# Fig.3 <sup>1</sup>H-NMR and <sup>13</sup>C-NMR spectrum of compound 3

化合物 4: 黄色不定形粉末(甲醇),<sup>1</sup>H-NMR 和 <sup>13</sup>C-NMR 如图 4 所示,<sup>1</sup>H-NMR 谱显示,低场有两组 苯环上的取代氢信号, $\delta_H 6.88$ (1H, d, J=8.4 Hz),

6.43 (1H, d, J=8.4 Hz)为B环上的邻位取代氢信号,  $\delta_H 6.26$  (1H, d, J=1.2 Hz), 6.17 (1H, d, J=1.2 Hz) 是A环上的间位取代氢信号。同化合物3相似,氢谱 中也存在两组异戊烯基氢信号。13C-NMR 和 DEPT 谱 显示分子中有25个碳原子,为典型的含两个异戊烯基 的黄酮碳信号。以上数据与文献<sup>[10]</sup>报道的kuwanon T 一致, 故化合物4鉴定为 kuw anon T。具体波谱数据 如下: ESI-MS *m/z*: 423 [M+H]<sup>+</sup>; UV (MeOH) nm: 215.6, 258.6, 297.0, 322.6; IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3435, 2934, 1616, 1080. <sup>1</sup>H-NMR (CD<sub>3</sub>OD, 400 MHz)  $\delta$ : 6.88 (1H, d, J=8.4 Hz, H-6'), 6.43 (1H, d, J=8.4 Hz, H-5'), 6.26 (1H, d, J=1.2 Hz, H-8), 6.17 (1H, d, J=1.2 Hz, H-6), 5.24 (1H, t, J=7 Hz, H-10), 5.07 (1H, t, J=6.9 Hz, H-15), 3.37 (2H, d, J=7.3 Hz, H-9), 3.06 (2H, d, J=6.9 Hz, H-14), 1.77 (3H, s, H-12), 1.66 (3H, s, H-17), 1.56 (3H, s, H-13), 1.32 (3H, s, H-18). <sup>13</sup>C-NMR (CD<sub>3</sub>OD, 100 MHz) δ: 163.6 (C-2), 122.1 (C-3), 183.8 (C-4), 106.3 (C-4a), 163.0 (C-5), 99.5 (C-6), 166.0 (C-7), 94.6 (C-8), 159.3 (C-8a), 24.8 (C-9), 122.6 (C-10), 131.9 (C-11), 26.0 (C-12), 17.9 (C-13), 23.3 (C-14), 124.0(C-15), 132.8(C-16), 25.8(C-17), 17.6(C-18), 113.9(C-1'), 154.8(C-2'), 117.8(C-3'), 160.0(C-4'), 108.2 (C-5'), 128.8 (C-6')。



#### 图 4 化合物 4 的氢谱和碳谱

Fig.4 <sup>1</sup>H-NMR and <sup>13</sup>C-NMR spectrum of compound 4



#### 图 5 化合物 5 的氢谱和碳谱

## Fig.5 <sup>1</sup>H-NMR and <sup>13</sup>C-NMR spectrum of compound 5

化合物 5: 黄色针晶 (甲醇), mp 246~248 ℃, 盐酸-镁粉反应阳性,提示化合物为黄酮类, ESI-MS m/z: 417 [M-H]-提示分子量为 418, 结合氢谱和碳谱 信息确定分子式为 C25H22O6。1H-NMR 和 13C-NMR 如 图 5 所示,<sup>1</sup>H-NMR 谱显示, B 环有一组 ABX 系统氢 信号  $\delta_H$  7.64 (1H, d, J=8.2 Hz), 6.53 (1H, dd, J=8.2, 2.2 Hz), 6.31 (1H, d, J=2.2 Hz), 一个孤立的氢信 号是A环6为上的质子。A环8位上的异戊烯基与7 位的羟基形成六元氧化,呈现一组氢信号 $\delta_H 6.82$ (1H, d, J=10 Hz), 5.71 (1H, d, J=10 Hz), 1.46 (6H, s), B环2'为羟基与C环3位的异戊烯基在C-9位形 成了六元氧化的氢信号  $\delta_H$  6.14 (1H, d, J=9.3 Hz), 5.4 (1H, d, J=9.3 Hz), 1.93 (3H, s), 1.69 (3H, s)。<sup>13</sup>C-NMR 和 DEPT 谱显示分子中有 25 个碳原子, 其中低场的15为典型的黄酮母核碳信号,高场包含一 个成环的异戊烯基和一个未成环的异戊烯基的碳信 号。以上数据与文献<sup>15</sup>报道的 cyclomorusin 一致,故 鉴定化合物 5 为 cyclomorusin。具体波谱数据如下: UV (MeOH) nm: 204.5, 221.0, 280.5, 380.5; IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3178, 1653, 1477, 1112° <sup>1</sup>H-NMR (CD<sub>3</sub>OD, 400 MHz)  $\delta$ : 7.64 (1H, d, J=8.2 Hz, H-6'), 6.53 (1H, dd, J=8.2, 2.2 Hz, H-5'), 6.31 (1H, d, J=2.2 Hz, H-3'), 6.82 (1H, d, J=10 Hz, H-14), 5.71 (1H, d, J=10 Hz, H-15), 6.14 (1H, d, J=9.3 Hz, H-9), 5.4 (1H, d, J=9.3 Hz, H-10), 6.13 (1H,

s, H-6), 1.93 (3H, s, H-12), 1.69 (3H, s, H-13), 1.46 (6H, s, H-17,18). <sup>13</sup>C-NMR (CD<sub>3</sub>OD, 100Hz) δ: 165.7 (C-2), 110.4 (C-3), 179.1 (C-4), 106.3 (C-4a), 157.3 (C-5), 100.7 (C-6), 162.8 (C-7), 102.8 (C-8), 159.7 (C-8a), 70.7 (C-9), 122.4 (C-10), 140.0(C-11), 25.9(C-12), 18.7(C-13), 115.5(C-14), 129.0 (C-15), 79.2 (C-16), 28.4 (C-17), 18.4 (C-18), 108.6 (C-1'), 152.5 (C-2'), 105.1 (C-3'), 160.3 (C-4'),

2014, Vol.30, No.6



## 图 6 化合物 6 的氢谱和碳谱

## Fig.6 <sup>1</sup>H-NMR and <sup>13</sup>C-NMR spectrum of compound 6

化合物 6: 棕黄色粉末 (甲醇), ESI-MS m/z: 241 [M-H]⁻,结合氢谱和碳谱数据,确定分子式为 C14H10O4。IR 显示分子中存在羟基(3429 cm<sup>-1</sup>)和苯 环(1609 cm<sup>-1</sup>)。<sup>1</sup>H-NMR 和<sup>13</sup>C-NMR 如图 6 所示, <sup>1</sup>H-NMR  $\oplus$ ,  $\delta_H$  7.38 (1H, d, J=8.4 Hz), 6.92 (1H, d, J=2.0 Hz), 6.74 (1H, dd, J=8.4, 2.0 Hz), 7.06 (1H, s)为2,6-二取代苯并呋喃氢信号,B环有3 个间位偶合的氢信号,  $\delta_H 6.67$  (2H, d, J=3.2 Hz), 6.22 (1H, t, J=3.2 Hz)。<sup>13</sup>C-NMR 显示分子中有 14 个碳原子,均为芳香碳信号。以上数据与文献[12]报道 的 moracin M 一致, 故鉴定为 moracin M。具体波谱 数据如下: UV (MeOH) nm: 217.6, 283.6, 292.4, 316.2, 328.8° IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3429, 2361, 1609, 1360, 1113. <sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ , 400 MHz)  $\delta$ : 7.38 (1H, d, J=8.4 Hz, H-4), 7.06 (1H, s, H-3), 6.92 (1H, d, J=2.0 Hz, H-7), 6.74 (1H, dd, J=8.4,

2.0 Hz, H-5), 6.67 (2H, d, J=3.2 Hz, H-2', 6'), 6.22 H-3), 6.96 (1H, s, H-7), 6.67 (2H, d, J=2.0 Hz, (1H, t, J=3.2 Hz, H-4'). <sup>13</sup>C-NMR (DMSO- $d_6$ , H-2', 6'), 6.20 (1H, t, J=2.0 Hz, H-4'), 4.60 (1H, 100 MHz)  $\delta$ : 153.9(C-2), 101.5(C-3), 121.0(C-3a), t, J=8.2 Hz, H-9), 3.23 (1H, dq, J=16.2, 8.0 Hz, 120.7 (C-4), 112.4 (C-5), 155.8 (C-6), 97.4 (C-7), H-8 $\alpha$ ), 3.13 (1H, dq, J=16.2, 8.0 Hz, H-8 $\beta$ ), 1.15 (3H, s, H-12), 1.11 (3H, s, H-11).<sup>13</sup>C-NMR 155.2(C-7a), 131.6(C-1'), 102.3(C-2'), 158.8(C-3'), 102.6 (C-4'), 158.8 (C-5'), 102.3 (C-6')。 (DMSO- $d_6$ , 100 MHz)  $\delta$ : 154.2(C-2), 101.6(C-3), 121.8 (C-3a), 116.0 (C-4), 124.2 (C-5), 158.3 (C-6), 92.1 (C-7), 154.2 (C-7a), 29.5 (C-8), 89.9 (C-9), 70.0 (C-10), 26.0 (C-11), 24.7 (C-12), 131.6 (C-1'), 102.1 (C-2'), 158.8 (C-3'), 102.6 (C-4'), 158.8 (C-5'), 102.1 (C-6')。 前前角 偷偷 200 50 0 150 100 图 7 化合物 7 的氢谱和碳谱

200

150

Fig.7<sup>1</sup>H-NMR and <sup>13</sup>C-NMR spectrum of compound 7

化合物 7: 淡红色片晶 (甲醇), mp 246-248 ℃, ESI-MS 给出的分子离子峰 327[M]+, 同时结合氢谱和 碳谱,确定化合物分子式为 C19H18O5。<sup>1</sup>H-NMR 和 <sup>13</sup>C-NMR 如图 7 所示,<sup>1</sup>H-NMR 的低场显示了三个苯 环上的单峰信号  $\delta_H$  7.34 (1H, s), 7.06 (1H, s), 6.96 (1H, s); 同时结合<sup>13</sup>C-NMR低场在δc150-160有5 个季碳信号,判断该分子骨架为2,5,6-三取代-苯并呋 喃结构,<sup>1</sup>H-NMR 低场还有3个苯环上的间位偶合信 号,  $\delta_H 6.67$  (2H, d, J=2.0 Hz), 6.20 (1H, t, J=2.0 Hz), 说明 B 环为 3', 5'-二羟基取代。A 环 6 位的羟 基与5位的γ,γ-二甲基烯丙醇结合为五元环,形成以 下氢信号, $\delta_H$  4.60 (1H, t, J=8.2 Hz), 3.23 (1H, dq, J=16.2, 8.0 Hz), 3.13 (1H, dq, J=16.2, 8.0 Hz), 1.15 (3H, s), 1.11 (3H, s)。以上数据与文献<sup>[9]</sup>报道 的 Moracin O 的波谱数据一致, 故判定该化合物为 Moracin O。具体波谱数据如下: ESI-MS m/z: 327 [M+H]<sup>+</sup>; UV (MeOH) nm: 219.8, 296.0, 321.2, 335.4. <sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ , 400 MHz)  $\delta$ : 9.12 (2H, brs, 3', 5'-OH), 7.34 (1H, s, H-4), 7.06 (1H, s,

图 8 化合物 8 的氢谱和碳谱

100

50

## Fig.8 <sup>1</sup>H-NMR and <sup>13</sup>C-NMR spectrum of compound 8

化合物 8: 白色针晶(甲醇)。ESI-MS *m/z*: 325 [M-H]<sup>-</sup>,结合氢谱和碳谱数据,确定分子式为 C<sub>19</sub>H<sub>18</sub>O<sub>5</sub>。IR 显示分子中存在羟基(3371 cm<sup>-1</sup>)和苯 环(1614 cm<sup>-1</sup>)。<sup>1</sup>H-NMR 和<sup>13</sup>C-NMR 如图 8 所示, 从<sup>1</sup>H-NMR 上可以看到 B 环上的三个间位偶合氢信 号, $\delta_H$  6.68 (2H, d, *J*=2 Hz), 6.21 (1H, t, *J*=2 Hz), A环 5 位的  $\gamma$ ,  $\gamma$ -二甲基烯丙基与 6 位的羟基成六元环, 且其双键被氧化成羟基的氢信号, $\delta_H$  3.67 (1H, td, *J*=5.5, 8Hz), 3.01 (1H, dd, *J*=5.5, 16 Hz), 2.71 (1H, dd, *J*=8, 16Hz), 1.31 (3H, s), 1.18 (3H, s)。三个单峰信号,分别为7.27 (1H, s, H-4), 7.05 (IH, s, H-3), 6.92 (1H, s, H-7)。<sup>13</sup>C-NMR 和 DEPT 谱显示显示共有 19 个碳信号,低场的 14 个为 芳香碳信号,高场的 5 个为脂肪碳信号。以上数据与 文献<sup>[9]</sup>报道的 Moracin P 一致,故鉴定此化合物为 Moracin P。具体波谱数据如下: ESI-MS m/z: 325 [M-H]<sup>-</sup>; UV (MeOH) nm: 219.8, 296.0, 321.2, 335.4. IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3371, 1614, 1355, 1147, 886. <sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ , 400 MHz)  $\delta$ : 9.47 (2H, br s, 3', 5'-OH), 7.27 (1H, s, H-4), 7.05 (IH, s, H-3), 6.92 (1H, s, H-7), 6.68 (2H, d, J=2 Hz, H-2', 6'), 6.21 (1H, t, J=2 Hz, H-4'), 5.16 (1H, br s, , 2"-OH), 3.67 (1H, td, J=5.5, 8Hz, H-2"), 3.01 (1H, dd, J=5.5, 16 Hz, H-1"), 2.71 (1H, dd, J=8, 16Hz, H-1"), 1.31 (3H, s, H-4"), 1.18 (3H, s, H-5"), <sup>13</sup>C NMR(DMSO- $d_6$ , 100Hz) $\delta$ : 154.5(C-2), 101.1 (C-3), 122.0 (C-3a), 120.8 (C-4), 117.0 (C-5), 151.0 (C-6), 98.3 (C-7), 153.7 (C-7a), 131.5 (C-1'), 102.4 (C-2'), 158.8 (C-3'), 102.8 (C-4'), 158.8 (C-5'), 102.4 (C-6'), 31.2 (C-1"), 68.1 (C-2"), 77.2 (C-3"), 25.7 (C-4"), 20.3 (C-5")。

化合物 9: 黄色不定形粉末 (甲醇), ESI-MS m/z: 77 [M-H]-,结合氢谱和碳谱数据,确定分子式为 C<sub>24</sub>H<sub>26</sub>O<sub>4</sub>。<sup>1</sup>H-NMR 和 <sup>13</sup>C-NMR 如图 9 所示,<sup>1</sup>H-NMR 谱显示,  $\delta_H$ 7.20 (1H, d, J=8.0 Hz), 6.77 (1H, d, J=8 Hz), 7.04 (1H, s) 为 2, 6, 7-三取代苯并呋喃氢 信号, B环有3个间位偶合的氢信号,  $\delta_H 6.68$  (2H, d, J=2.1 Hz), 6.21 (1H, t, J=2.1 Hz), 高场有一套牻 牛儿基氢信号 δ<sub>H</sub> 5.34 (1H, t, J=7.2 Hz), 3.50 (2H, d, J=7.2 Hz), 5.00 (1H, t, J=7.2 Hz), 1.93~1.99 (4H, m), 1.84 (3H, s), 1.53 (3H, s), 1.47 (3H, s)。<sup>13</sup>C-NMR和 DEPT 谱显示分子中有 24个碳原子, 其中在低场有14个为芳香碳信号,另外10个为牻牛 儿基碳信号。以上数据与文献<sup>®</sup>报道的 mulberrofuran L 基本一致, 故鉴定化合物 9 为 mulberrofuran L。具体 波谱数据如下: ESI-MS m/z: 377 [M-H]-。UV(MeOH) nm: 219.6, 255.2, 317.4, 331.0, <sup>1</sup>H-NMR (DMSO-*d*<sub>6</sub>, 400 MHz)  $\delta$ : 9.52 (3H, br s, 3', 5', 6-OH), 7.20 (1H, d, J=8.0 Hz, H-4), 7.04 (1H, s, H-3), 6.77 (1H, d, J=8 Hz, H-5), 6.68 (2H, d, J=2.1 Hz, H-2' 6'), 6.21 (1H, t, J=2.1 Hz, H-4'), 5.34 (1H, t, J=7.2 Hz, H-9), 5.00 (1H, t, J=7.2 Hz, H-14), 3.50 (2H, d, J=7.2 Hz, H-8), 1.93-1.99 (4H, m, H-12,13), 1.84 (3H, s, H-16), 1.53 (3H, s, H-17), 1.47 (3H, s, H-11).  $^{13}$ C-NMR (DMSO- $d_6$ , 100 MHz) δ: 153.9 (C-2), 101.7 (C-3), 120.6 (C-3a), 118.0 (C-4), 112.2 (C-5), 153.8 (C-6), 110.6 (C-7), 152.6 (C-7a), 22.5 (C-8), 121.9 (C-9), 131.8 (C-10), 16.0 (C-11), 40.4 (C-12), 26.1 (C-13), 124.0 (C-14),

130.6 (C-15), 17.4 (C-16), 25.3 (C-17), 134.4 (C-1'), 102.2 (C-2'), 158.8 (C-3'), 102.5 (C-4'), 158.8 (C-5'), 102.2 (C-6')。





化合物 10: 黄色粉末,<sup>1</sup>H-NMR 和 <sup>13</sup>C-NMR 谱 显示,该化合物与化合物3结构非常相似,只是A环

#### 现代食品科技

2014, Vol.30, No.6

8 位无异戊烯基取代,该化合物波谱数据与文献<sup>10]</sup>报 道的 albanin A 一致, 故化合物 10 鉴定为 albanin A。 <sup>1</sup>H-NMR 和 <sup>13</sup>C-NMR 如图 10 所示,具体数据如下: ESI-MS *m*/*z*: 353 [M-H]<sup>-</sup>; UV (MeOH) nm: 215.8, 230.2, 258.2, 298.4, 322.6; IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3357, 1656, 1615, 1169, 824<sup>°</sup><sub>0</sub>H-NMR (DMSO-*d*<sub>6</sub>, 400 MHz) δ: 13.13 (1H, br s, 5-OH), 7.18 (1H, d, J=8.4 Hz, H-6'), 6.56 (1H, d, J=2.4 Hz, H-3'), 6.51 (1H, dd, J=8.4, 2.4 Hz, H-5'), 6.31 (1H, d, J=3.2 Hz, H-8), 6.23 (1H, d, J=3.2 Hz, H-6), 5.11 (1H, t, *J*=5.6 Hz, H-10), 3.1 (2H, d, *J*=6.8 Hz, H-9), 1.56 (3H, s, H-13), 1.42 (3H, s, H-12).<sup>13</sup>C-NMR  $(DMSO-d_6, 100 \text{ MHz}) \delta: 161.5 (C-2), 121.6 (C-3),$ 182.9 (C-4), 105.0 (C-4a), 163.3 (C-5), 99.4 (C-6), 165.3 (C-7), 94.3 (C-8), 159.3 (C-8a), 24.6 (C-9), 122.7(C-10), 132.0(C-11), 25.8(C-12), 17.6(C-13), 113.0(C-1'), 157.2(C-2'), 103.9(C-3'), 162.3(C-4'), 108.1 (C-5'), 132.2 (C-6')。







化合物 11: 黄色粉末,<sup>1</sup>H-NMR 和 <sup>13</sup>C-NMR 如 图 11 所示,<sup>1</sup>H-NMR 谱显示,低场有一组 ABX 偶合 系统,为C环上的质子氢信号, $\delta_H$  7.85 (1H, d, *J*=8.8 Hz), 6.62 (IH, d, *J*=1.7 Hz), 6.55 (1H, dd, *J*=8.8, 1.7 Hz),A环上的单独氢信号 6.46 (1H, s),6位的 牻牛儿基与 7 位的羟基在 C-11 位形成含氧六元环,呈 现一组复杂的氢信号  $\delta_H$  6.71 (1H, d, *J*=10 Hz),5.71

(3H, s), 1.45 (3H, s)。<sup>13</sup>C-NMR 和 DEPT 谱显示 该化合物有 25 个碳信号, $\delta_c$  183.4 为羰基碳信号, $\delta_c$ 156.9-163.0 为含氧芳基碳信号。以上数据与文献[13] 报道的 australone A 一致, 故化合物 11 鉴定为 australone A。具体波谱数据如下: ESI-MS m/z: 419  $[M-H]^{-}$ ; <sup>1</sup>H-NMR (Acetone-*d*<sub>6</sub>, 400 MHz)  $\delta$ : 7.85 (1H, d, J=8.8 Hz, H-6'), 6.62 (IH, d, J=1.7 Hz, H-3'), 6.55 (1H, dd, J=8.8, 1.7 Hz, H-5'), 6.71 (1H, d, J=10 Hz, H-9), 5.71 (1H, d, J=10 Hz, H-10), 6.46 (1H, s, H-8), 5.13 (1H, t, J=7.2 Hz, H-15), 2.1-2.2 (1H, m, H-14), 1.6-1.8 (1H, m, H-13), 1.64 (3H, s, H-12), 1.57 (3H, s, H-17), 1.45 (3H, s, H-18). <sup>13</sup>C-NMR (Acetone- $d_6$ , 100 MHz)  $\delta$ : 162.6 (C-2), 108.5 (C-3), 183.4 (C-4), 105.6 (C-4a), 156.9 (C-5), 105.7 (C-6), 159.6 (C-7), 95.3 (C-8), 158.0 (C-8a), 116.4 (C-9), 128.0 (C-10), 81.1 (C-11), 27.0 (C-12), 42.2(C-13), 23.7(C-14), 124.8(C-15), 132.2(C-16), 18.0 (C-17), 25.7 (C-18), 110.6 (C-1'), 160.3 (C-2'), 104.3 (C-3'), 163.0 (C-4'), 109.0 (C-5'), 130.9 (C-6'). 化合物 12: 黄色针晶 (甲醇), 盐酸-镁粉反应呈

(1H, d, J=10 Hz), 5.13 (1H, t, J=7.2 Hz), 2.1-2.2

(1H, m), 1.6-1.8 (1H, m), 1.64 (3H, s), 1.57

阳性; ESI-MS m/z: 421 [M-H]-, 提示分子量为422, 结合氢谱、碳谱信息推测分子式为 C25H26O6; UV 谱 显示在 219, 270, 341 nm 处有吸收峰, IR 谱显示化 合物具有羟基(3150 cm<sup>-1</sup>)、羰基(1652 cm<sup>-1</sup>)和苯 环 (1609, 1557 cm<sup>-1</sup>), 所有以上信息提示该化合物 可能是黄酮类化合物。<sup>1</sup>H-NMR 和 <sup>13</sup>C-NMR 如图 12 所示,<sup>1</sup>H-NMR 谱显示,有一组异戊烯基氢信号, $\delta_H$ 5.25 (1H, t, J=6.8 Hz), 3.41 (2H, d, J=6.8 Hz), 1.71 (3H, s), 1.61 (3H, s), 一组 α, α-二甲基烯丙 基的氢信号 $\delta_H$ 6.20 (1H, dd, *J*=16, 10 Hz, H-15), 4.94 (1H, d, J=10, 1.8 Hz, H-16), 4.91 (1H, s, H-16), 1.42 (6H, s, H-17, 18)。<sup>13</sup>C-NMR 和 DEPT 谱显示该化合物有 25 个碳信号,  $\delta_c$  182.0 为羰基碳信 号, δc 154.5-164.0 为含氧芳基碳信号。以上数据与文 献<sup>[14]</sup>报道的一致,故化合物 12 鉴定为 5-(1", 1""-dimethylallyl) -8- (3", 3"-dimethylallyl) -2', 4', 5, 7-tetrahydroxyflavone。具体波谱数据如下: ESI-MS m/ *z*: 421 [M-H]<sup>-</sup> UV (MeOH) nm: 218.6, 270.4, 341.2, 362.4; IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3150, 1652, 1609, 1557, 997, 862. <sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ , 400 MHz)  $\delta$ : 12.98 (1H, s, 5-OH), 10.62 (2H, brs, 4', 7'-OH), 10.18 (1H, s, 3'-OH), 7.76 (1H, s, H-6'), 6.99 (1H, s, H-3), 6.56 (1H, s, H-3'), 6.25 (IH, s, H-6),

6.20 (1H, dd, J=16, 10 Hz, H-15), 4.94 (1H, d, J=10, 1.8 Hz, H-16), 4.91 (1H, s, H-16), 5.25 (1H, t, J=6.8 Hz, H-10), 3.41 (2H, d, J=6.8 Hz, H-9), 1.71 (3H, s, H-13), 1.61 (3H, s, H-12), 1.42 (6H, s, H-17, 18)  $^{13}$ C-NMR (DMSO- $d_6$ , 100Hz)  $\delta$ : 164.0 (C-2), 106.0 (C-3), 182.0 (C-4), 103.3 (C-4a), 160.5 (C-5), 97.9 (C-6), 161.6 (C-7), 107 (C-8), 154.5 (C-8a), 21.5 (C-9), 122.5 (C-10), 131.5 (C-11), 25.4 (C-12), 17.4 (C-13), 40.0 (C-14), 147.5 (C-15), 110 (C-16), 26.8 (C-17), 26.8 (C-18), 107.5 (C-1'), 157 (C-2'), 104.6 (C-3'), 158.8 (C-4'), 126.6 (C-5'), 126.0 (C-6').

所示, <sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ , 400 MHz)  $\delta$ : 9.55 (1H, s, 4-OH), 9.37(1H, s, 2-OH), 9.13 (2H, s, 3', 5'-OH), 7.33 (1H, d, *J*=8.4 Hz, H-6), 7.14 (1H, d, *J*=16.4 Hz, H-7), 6.76 (IH, d, *J*=16.4 Hz, H-8), 6.34 (2H, d, *J*=2.1 Hz, H-2', 6'), 6.32 (1H, d, *J*=2.4 Hz, H-3), 6.24 (1H, dd, *J*=2.4, 8.4 Hz, H-5), 6.07 (1H, t, *J*=2.1 Hz, H-4')。<sup>13</sup>C-NMR (DMSO- $d_6$ , 100Hz)  $\delta$ : 156.0 (C-2), 102.6 (C-3), 158.0 (C-4), 106.3 (C-4a), 107.2 (C-5), 127.0 (C-6), 123.2 (C-7), 124.6 (C-8), 140.0 (C-1'), 104.0 (C-2'), 158.5 (C-3'), 101.4 (C-4'), 158.5 (C-5'), 104.0 (C-6')。以上数据与文献<sup>II6</sup>报道 的 oxyresveratrol 一致, 故鉴定为 oxyresveratrol.





#### Fig.12 <sup>1</sup>H-NMR and DEPT-135 spectrum of compound 12

化合物 13: 黄色粉末 (甲醇), ESI-MS *m/z*: 177 [M-H]<sup>-</sup>; <sup>1</sup>H-NMR 和 <sup>13</sup>C-NMR 如图 13 所示, <sup>1</sup>H-NMR (DMSO-*d*<sub>6</sub>, 400 MHz) δ: 7.95 (1H, d, *J*=9.5 Hz, H-4), 6.15 (IH, d, *J*=1.8 Hz, H-8), 6.02 (1H, d, *J*=1.8 Hz, H-6), 5.90 (1H, d, *J*=9.5 Hz, H-3)。 <sup>13</sup>C-NMR ((DMSO-*d*<sub>6</sub>, 100 MHz) δ: 162.5 (C-2), 109.0 (C-3), 140.0 (C-4), 102.1 (C-4a), 156.7 (C-5), 98.6 (C-6), 156.7 (C-7), 94.4 (C-8), 161.2 (C-8a)。以上数据 与文献<sup>[15]</sup>报道的 5, 7-dihydroxycoumarin 一致, 故化合 物鉴定为 5, 7-dihydroxycoumarin。

化合物 14: 白色针晶(甲醇), mp 199~200 ℃, ESI-MS *m*/*z*: 245 [M+H]<sup>+</sup>; UV(MeOH) nm: 219.2, 238.6, 292.4, 328.0。<sup>1</sup>H-NMR 和 <sup>13</sup>C-NMR 如图 14



# Fig.13 <sup>1</sup>H-NMR and <sup>13</sup>C-NMR spectrum of compound 13

化合物 15: 白色粉末, mp>300 ℃, 难溶于甲醇、 氯仿, 稍溶于吡啶, 浓硫酸-香草醛显紫色。与 β-daucosterol 共薄层层析, Rf 值与显色反应都一致, 故鉴定为β-daucosterol。

# 3 结论

3.1 本文通过硅胶柱层析、凝胶柱层析、ODS 柱层 析和制备高效液相色谱等方法,从广东桑根皮中分离 到15种化合物,包括8个黄酮类化合物,4个2-芳基 苯并呋喃类化合物,1个香豆素类化合物,1个二苯乙 烯类化合物和1个甾醇类化合物。

3.2 国内外许多学者对桑属植物的化学成分做了大量的研究,发现其主要含黄酮、二苯乙烯、苯并呋喃

等酚性成分,而且这些酚性成分的化学结构多具有一 个特点,即常有一个或多个异戊烯基取代,异戊烯基 在某些因素的催化与相邻的羟基形成含氧六元环,或 两个异戊烯基结合形成牻牛儿基,异戊烯基还经常与 另一化合物上的双键(如查尔酮的  $\alpha$ ,  $\beta$  双键)发生 加合反应,形成 Diels-Alder 型加合物,这些均为桑属 植物的特征性成分,本文中得到的化合物 1-12 都含有 一个或两个异戊烯基。药理实验表明,桑属植物的特 征性化学成分具有降血压、抑菌、降血糖、抗肿瘤、 抗病毒等药理活性,以这些活性单体或活性组分为原 料已开发出一些药物和保健品,围绕桑属植物活性成 分的研究吸引了许多学者的兴趣。本课题组前期已对 桑根皮乙酸乙酯部位的抗病毒和抑菌活性做了研究, 发现该部位是桑根皮抗病毒和抑菌活性的有效部位, 下一部将对该部位分离到的单体化合物的抗病毒、抑 菌及其他的活性做进一步研究,以期能够筛选出药理 活性强的单体,为药物和保健品的开发寻找先导化合 物,本研究也将对桑树资源的综合精深开发利用奠定 理论基础。





Fig.14<sup>1</sup>H-NMR and <sup>13</sup>C-NMR spectrum of compound 14

#### 参考文献

[1] 刘利,张林,张卫国,等.桑树种植资源的国内外现状比较[J].
 植物遗传资源学报,2004,5(3):285-289

LIU Li, ZHANG Lin, ZHANG Wei-guo, et al. Comparison of mulberry germplasm resources between China and Overseas

[J]. Journal of Plant Genetic Resources, 2004, 5(3): 285-289

- [2] 杨文宇,万德光.中国桑树分类及桑类中药原植物考辩(II)
  [J].时珍国医国药,2008,19(12):2872-2873
  YANG Wen-yu, WAN De-guang. The classification of Chinese mulberry and original class of mulberry medicine plant [J]. Lishizhen Medicine and Materia Medica Research, 2008, 19(12): 2872-2873
- [3] 刘学铭,肖更生,陈卫东.桑叶的研究与开发[J].中药材, 2001, 24(2):144-147
   LIU Xue-ming, XIAO Geng-sheng, CHEN Wei-dong. The

research and development of mulberry leaves [J]. Jorunal of Chinese Medicinal Materials, 2001, 24(2): 144-147

[4] 轧霁,张晓琦,叶文才,等,广东桑种子的化学成分研究[J].中 国药科大学学报,2006,37(4):3011

YA Ji, ZHANG Xiao-qi, YE Wen-cai. Chemical constituents from the seeds of *Morus atropurpurea* [J]. Journal of China Pharmaceutical University, 2006, 37(4): 3011

[5] 许延兰,李续娥,邹宇晓,等.广东桑枝的化学成分研究[J].中 国中药杂志,2008,33(21):24991

XU Yan-lan, LI Xu-e, ZOU Yu-xiao, et al. Studies on chemical constituents of rhizomes of Smilax China [J]. China Journal of Chinese Materia Medica, 2008, 33(21): 24991

[6] 吴东玲,张晓琦,黄晓君,等.广东桑根皮的化学成分研究[J]. 中国中药杂志,2010,35(15):1978-1982

WU Dong-ling, ZHANG Xiao-qi, HUANG Xiao-jun, et al. Chemical constituents from root barks of *Morus atropurpurea*[J]. China Journal of Chinese Materia Medica, 2010, 35(15): 1978-1982

- [7] 唐本钦,杨婷婷,杨文强,等,广东桑叶化学成分及其α-葡萄糖 苷酶活性研究[J].中草药,2013,44(22):3109-3111 TANG Ben-qin, YANG Ting-ting, YANG Wen-qiang, et al. Chemical constituents in leaves of *Morus atropurpurea* and their α-glucosidase activity [J]. Chinese Traditional and Herbal Drugs, 2013, 44(22): 3109-3111
- [8] Nomura T, Fukai T, Yamada S, et al. Kuwanon A, B, C and Oxy dihydromorusin, four new flavones from the root brak of the cultivated mulberry tree (*Morus alba* L.) [J]. Chemical & Pharmaceutical Bulletin, 1977, 25(3): 529-532
- [9] Yang Z G, Matsuzaki K, Kitanaka S, et al. Inhibitory effects of constituents from *Morus alba* var. *multicaulis* on differentia tion of 3T3-L1 cells and nitric oxide production in RAW264.7 cells [J]. Molecules, 2011, 16(7): 6010-6022
- [10] Fukai T, Hano Y, Hirakura K, et al. Structures of a novel
  2-arylbenzofuran derivative and two flavone derivatives form the cultivated mulberry tree (*Morus lhou* Koidz.) [J]. Chemical

#### Modern Food Science and Technology

#### 2014, Vol.30, No.6

& Pharmaceutical Bulletin, 1985, 33(10): 4288-4295

- [11] Seon H J, Youn B R, Marcus J C, et. al. Tyrosinase inhibitory polyphenols from roots of *Morus lhou*.[J]. Journal of Agriculture Food Chemistry, 2009, 57(12): 1195-1203
- [12] Ko H H, Yu S M, Ko F N, et. al. Bioactive constituents of Morus australis and Broussonetia papyrifera [J]. Journal of Natural Products, 1997, 60(10): 1008-1011
- [13] Nanayakkara N P D, Burandt Jr. C L, Jacob M R, et al. Flavonoids with activity against methicillin-resistant *Staphylo coccus aureus* from *Dalea scandens* var. [J]. Planta Medica, 2002, 68(2): 519-522
- [14] Chin Y P, Huang W J, Hsu F L, et al. Synthesis and evaluation

of antibacterial activities of 5,7-dihydroxycoumarin derivatives [J]. Archives of Pharmacal Research, 2011, 344(6): 386-393

- [15] Chang C F, Yang L Y, Chang S W, et al. Total synthesis of demethylwedelolactone and wedelolactone by Cu-mediated/Pd (0)-catalysis and oxidative-cyclization [J]. Tetrahedron, 2008, 64(17): 3661-3666
- [16] Nina D, Zoltan D, Snezana F, et al. A stilbene from the heartwood of *Maclura pomifera* [J]. Journal of the Serbian Chemical Society, 2003, 68(3): 235-237