

## 金不换吡酮成分的研究Ⅱ 金不换的一个新吡酮

杨雁宾\* 周俊

(中国科学院昆明植物研究所植物化学研究室)

**摘要:** 本文继续报道金不换中另外五种吡酮成分, 其一为新化合物: 1,3-二羟基2,7-二甲氧基吡酮(I); 其他则为已知化合物: 1-羟基2,3,7-三甲氧基吡酮(II), 1-羟基2,3,5-三甲氧基吡酮(III), 1-羟基2,3,4,5-四甲氧基吡酮(IV), 1,4-二羟基2,3,7-三甲氧基吡酮(V)。

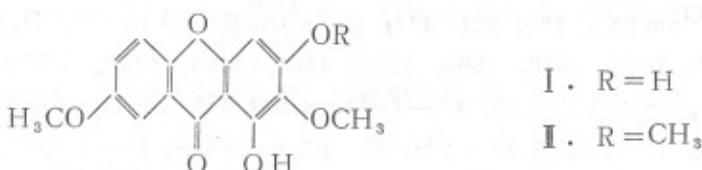
云南纳西族应用的具有清热、消炎、解毒、杀虫作用的民族药, 丽江地区产龙胆科植物金不换(*Veratrilla baillonii* Franch.), 前人对其化学成分未曾报道。我们已从其药用根部分离到两个新吡酮成分, 并经证明为金不换甙元(1,7-dihydroxy-3,4-dimethoxy xanthone)和金不换甙(1-hydroxy-7- $\beta$ -glucopyranosyl-3,4-dimethoxy xanthone)<sup>1)</sup>。

从金不换根的乙醚萃取物中分离到1,3-二羟基-2,7-二甲氧基吡酮,  $C_{16}H_{12}O_6$ , 紫外光谱在243, 265, 304, 378 nm处有吸收<sup>[1]</sup>, 红外光谱示有羟基(3430  $cm^{-1}$ ), 共轭碳基(1650  $cm^{-1}$ )和芳环(1610, 1590, 1560, 1505  $cm^{-1}$ )<sup>[2]</sup>, 说明具有吡酮特征; 核磁共振谱证明有两个羟基( $\delta$  12.87及8.98), 其 $\delta$ 值大者为与 $>C=O$ 螯合之羟基, 紫外光谱测定时在甲醇液中加三氯化铝后, 由304, 378 nm移至326, 447 nm, 再加盐酸后无变化, 亦证明螯合羟基的存在。另外在核磁共振谱上显示两个甲氧基( $\delta$  4.02及3.80), 故为四氧代型吡酮; 在吡酮化合物中, 当羰基一侧有1或8位羟基与之形成螯合环时, 其该侧芳环质子应比相应无螯合环的芳环质子出现在较高磁场, 因而 $\delta$  6.67单峰, 应为与螯合羟基处于同一芳环的孤立质子;  $\delta$  7.35为四重峰 $J$  5.6=8赫,  $J$  6,8=3赫, 为H-6信号;  $\delta$  7.48为双峰 $J$  5,6=8赫, 为H-5信号;  $\delta$  7.59为双峰 $J$  6,8=3赫, 为H-8信号; 这三个质子信号之总宽度 $<0.45$  ppm, 证明为C取代, 若为C<sub>6</sub>, C<sub>8</sub>或C<sub>5</sub>取代, 其三个质子信号之总宽度为0.63~1.00 ppm<sup>[3]</sup>; 由于羰基的去屏蔽作用, H-8处于这三个质子的最低场, 而此C<sub>5</sub>取代基应为甲氧基, 才符合以上解析。<sup>[3]</sup> Gibbs反应为正反应, 说明C<sub>1</sub>之对位C<sub>4</sub>无取代基, 根据紫外光谱数据与文献报道<sup>[3,4]</sup>, 此化合物似应属1,2,3,7四氧代型吡酮; 由于有一羟基与 $>C=O$ 螯合, 故羟基在1位, Tollen's试验为负反应, 说明同一苯环上没有两个羟基。

\* 云南省卫生干部进修学院

1) 杨雁宾、周俊, 药学学报, 15(10), 625, 1980.

处于邻位，鉴于2位为甲氧基，7位为甲氧基已如上述，则另一羟基应在3位。按通例，呋喃酮化合物在3位有游离羟基则具有微酸性，应溶解于5%碳酸钠水液中，可是此化合物却不溶于碳酸钠水液，因为1，3-二羟基呋喃类是无酸性的<sup>[5]</sup>。由此推断此化合物为1，3-二羟基-2，7-二甲氧基呋喃酮(1，3-dihydroxy 2，7-dimethoxy xanthone) (I)，为一新化合物，以硫酸二甲酯制备甲基化物，得此呋喃酮的3甲基衍生物，其熔点、紫光外谱与1-羟基2，3，7-三甲氧基呋喃酮(II)基本一致<sup>[3]</sup>。

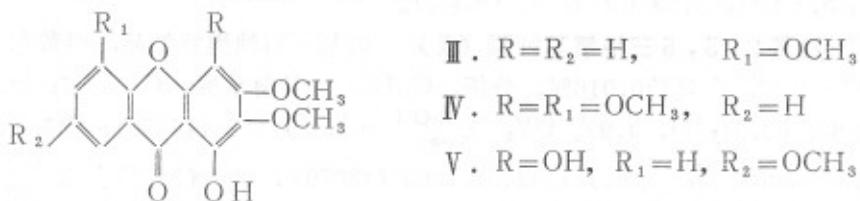


化合物(II)在金不换的石油醚萃取物中分得， $C_{16}H_{14}O_6$ ，熔点165—6°C，经紫外光谱、核磁共振谱证明与文献1-羟基2，3，7-三甲氧基呋喃酮(1-hydroxy 2，3，7-trimethoxy xanthone)数据一致<sup>[3]</sup>。

化合物(III)在金不换的乙醚萃取物中分得， $C_{16}H_{14}O_6$ ，熔点185—6°C，其甲基衍生物熔点141—2°C，经紫外光谱、核磁共振谱证明与文献1-羟基2，3，5-三甲氧基呋喃酮(1-hydroxy 2，3，5-trimethoxy xanthone)数据一致<sup>[3,4]</sup>。

化合物(IV)在金不换的石油醚萃取物中分得， $C_{17}H_{16}O_7$ ，熔点150—2°C，其甲基衍生物熔点146—8°C，经紫外光谱、核磁共振谱证明与文献1-羟基2，3，4，5-四甲氧基呋喃酮(1-hydroxy 2，3，4，5-tetramethoxy xanthone)数据一致<sup>[3,6]</sup>。

化合物(V)在金不换的乙醚萃取物中分得， $C_{18}H_{14}O_7$ ，熔点159—62°C，其甲基衍生物(1-羟基2，3，4，7-四甲氧基呋喃酮)熔点115°C，经紫外光谱、核磁共振谱证明与文献1，4-二羟基2，3，7-三甲氧基呋喃酮(1，4-dihydroxy-2，3，7-trimethoxy xanthone)数据一致<sup>[6]</sup>。



## 实验部分

熔点用微量熔点测定仪测定，未经校正。红外光谱用IR-450型仪器，以固体样品和溴化钾压片测定；核磁共振谱用WH-90型仪器，四甲基硅油为内标；紫外光谱用岛津UV-210A测定。

**1. 金不换化学成分的提取分离** 金不换的提取步骤及石油醚、正丁醇萃取物的分离，见前报，此处仅将乙醚萃取物中呋喃酮的分离方法述于后。

乙醚萃取物15g，用层析硅胶240g进行柱层析，依次用苯-石油醚，苯，氯仿-

苯，氯仿洗脱，以硅胶G薄层检查，相同部分合并，分得化合物I，II，V，三种结晶。

2. 1, 3 - 二羟基 2, 7 - 二甲氧基吡酮(I) 为黄色针晶, mp. 248—250°C, 含量约0.02%, 分析:  $C_{15}H_{12}O_6$ , 计算值%: C, 62.50; H, 4.20。实验值%: C, 62.33; H, 4.23。Rf=0.5 (硅胶G板, 展开剂: 氯仿-甲醇4:1), UV:  $\lambda_{\max}^{\text{MeOH}} \text{nm} (\log \epsilon)$  243(1.31), 265(1.35), 304(0.62), 378(0.25);  $\lambda_{\max}^{\text{MeOH+AlCl}_3} \text{nm}$  233, 281, 326, 447;  $\lambda_{\max}^{\text{MeOH+AlCl}_3+\text{HCl}} \text{nm}$  232, 280, 324, 441; 加NaOAc及NaOAc+ $H_3BO_3$ 无变化。IR:  $\text{cm}^{-1}$  3430, 2950, 1650, 1610, 1590, 1560, 1505, 1480, 1455。NMR (90 MHz,  $(CD_3)_2CO$ , δ): 12.87(1H, S,  $C_1-OH$ ), 8.98(1H, S,  $C_3-OH$ ), 7.59(1H, d,  $J 6.8 = 3$  cps, H-8), 7.48(1H, d,  $J 5.6 = 8$  cps, H-5), 7.35(1H, q,  $J 5.6 = 8$  cps, H-8), 6.67(1H, S, H-4), 4.02(3H, S,  $OCH_3$ ), 3.80(3H, S,  $OCH_3$ )。

3. 1, 3 - 二羟基 2, 7 - 二甲氧基吡酮甲基化物的制备 1, 3 - 二羟基 2, 7 - 二甲氧基吡酮30mg 加无水丙酮6ml溶解, 加无水碳酸钾0.3g, 再加硫酸二甲酯1ml, 在水浴上回流加热40小时, 卸下过滤, 滤液加两倍量的水, 放置, 析出黄色针晶, mp 182—3°C, 薄层检查为一斑点。UV:  $\lambda_{\max}^{\text{MeOH}} \text{nm}$  233, 264, 305, 379;  $\lambda_{\max}^{\text{MeOH+AlCl}_3} \text{cm}$  233, 282, 332, 443。

4. 1 - 羟基 2, 3, 7 - 三甲氧基吡酮(II) 以二氯甲烷-甲醇重结晶, 得黄色片状结晶, mp 165—6°C, 含量约0.004%, 分析:  $C_{16}H_{14}O_6$ , 计算值%: C, 63.57; H, 4.67。实验值%: C, 63.67; H, 4.59。UV:  $\lambda_{\max}^{\text{MeOH}} \text{nm} (\epsilon)$  240(26170), 263(27980), 304(12290), 370(4832)。 $\lambda_{\max}^{\text{MeOH+AlCl}_3}$  304, 370 nm 移至325, 425 nm。NMR (90MHz,  $CDCl_3$ , δ): 12.78(1H, S,  $C_1-OH$ ), 7.56(1H, q, H-8), 7.30(2H, m, H-5, H-6), 6.44(1H, S, H-4), 3.97(3H, S,  $OCH_3$ ), 3.93(3H, S,  $OCH_3$ ), 3.89(3H, S,  $OCH_3$ )。

5. 1 - 羟基 2, 3, 5 三甲氧基吡酮(III) 以苯-石油醚重结晶, 得黄色针状结晶, mp 185—6°C, 含量约0.016%, 分析:  $C_{16}H_{14}O_6$ , 计算值%: C, 63.57; H, 4.67, 实验值%: C, 63.51; H, 4.92。UV:  $\lambda_{\max}^{\text{MeOH}} \text{nm} (\epsilon)$  222(16150), 243(28110), 253(sh.) (26800), 272(sh.) (13240), 305(13070), 360(3455)。 $\lambda_{\max}^{\text{MeOH+AlCl}_3}$  305, 360 nm 移至336, 415 nm。NMR(90MHz,  $CDCl_3$ , δ): 12.75(1H, S,  $C_1-OH$ ), 7.80(1H, q, H-8), 7.26(2H, m, H-6, H-7), 6.59(1H, S, H-4), 4.02(3H, S,  $OCH_3$ ), 3.97(3H, S,  $OCH_3$ ), 3.93(3H, S,  $OCH_3$ )。

6. 1 - 羟基 2, 3, 4, 5 - 四甲氧基吡酮(IV) 以苯-石油醚重结晶, 得淡黄色无定形粉末, mp 150—2°C, 含量约0.075%, 分析:  $C_{17}H_{16}O_7$ , 计算值%: C, 61.44; H, 4.85。实验值%: C, 62.33; H, 5.19。M<sup>+</sup> 332。UV:  $\lambda_{\max}^{\text{MeOH}} \text{nm} (\epsilon)$  245(25200), 261(27530), 275(sh.), 312(10420), 380(3683);  $\lambda_{\max}^{\text{MeOH+AlCl}_3}$  312, 380 nm 移至336, 440 nm。NMR (90MHz,  $(CD_3)_2CO$ , δ): 12.75(1H, S,  $C_1-OH$ ), 7.75(1H, q, H-8), 7.46(2H, m, H-6, H-7), 4.12(3H, S,  $OCH_3$ ),

4.06 (3H, S, OCH<sub>3</sub>), 4.00 (3H, S, OCH<sub>3</sub>), 3.89 (3H, S, OCH<sub>3</sub>)。

7. 1, 4-二羟基2, 3, 7-三甲氧基岫酮(V) 黄色片状结晶, mp 159—162°C, 含约0.015%, 分析: C<sub>16</sub>H<sub>14</sub>O<sub>7</sub>, 计算值%: C, 60.38; H, 4.43。实验值%: C, 60.49; H, 4.41。UV:  $\lambda_{\text{max}}^{\text{MeOH}}$  nm ( $\epsilon$ ) 238(28020), 270(32970), 304(10170), 390(5770)。  
 $\lambda_{\text{max}}^{\text{MeOH} + \text{AlCl}_3}$  304, 390 nm 移至 325, 450 nm。NMR (90MHz, CDCl<sub>3</sub>, δ): 12.58 (1H, S, C<sub>1</sub>-OH), 7.61 (1H, d, H-8), 7.46 (1H, d, H-5), 7.30 (1H, q, H-6), 4.16 (3H, S, OCH<sub>3</sub>), 3.96 (3H, S, OCH<sub>3</sub>), 3.95 (3H, S, OCH<sub>3</sub>)。

以上第5, 6, 7项化合物的甲基衍生物均按第3项方法制备。

致谢: 本文所用样品承陈泗英、吕正伟同志提供, 秦润保同志做元素分析, 仪器分析数据由本室物理分析组测定, 特此致谢。

### 参 考 文 献

- [1] Harborne J. B., 1973, Phytochemical Methods, pp. 79—80, Chapman and Hall, London.
- [2] 林启寿, 1977: 中草药成分学, 科学出版社, 263页。
- [3] Stout G. H. et al., 1969: Xanthones of the Gentianaceae—I Frasera albicaulis Dougl ex Griesb. Tetrahedron 25: 1961—73.
- [4] Stout G. H. et al., 1969: Tetrahedron, 25: 1947.
- [5] Afzal M. et al., 1979: Heterocycles, 12(2): 270.
- [6] Shibnath Ghosal, et al., 1975: Phytochemistry, 14: 2671—2675.

STUDIES ON THE XANTHONES OF VERATRILLA  
BAILLONII FRANCH. II THE STRUCTURE  
OF A NEW XANTHONE

Yang Yan-bin Zhou Jun

(Kunming Institute of Botany, Academia Sinica)

## ABSTRACT

Five xanthone compounds have been isolated from the roots of Jin-Bu-Huan (*Veratrilla baillonii* Franch. *Gentianaceae*). On the basis of spectrometric analyses (UV, IR, NMR, MS) and preparation of derivatives, the structure determination of the new compound is established as 1,3-dihydroxy-2,7-dimethoxy xanthone(I), and the other four components were known as: 1-hydroxy-2,3,7-trimethoxy xanthone(II), 1-hydroxy-2,3,5-trimethoxy xanthone(III), 1-hydroxy-2,3,4,5-tetramethoxy xanthone(IV), 1,4-dihydroxy-2,3,7-trimethoxy xanthone(V).