

4) 为展开剂, 展开, 取出晾干, 喷以 0.5% 苛三酮乙醇液, 于 90℃ 烘 20min, 确定斑点的位置, 供试品与对照品在同位置上显相同的一个紫红色斑点, 而阴性对照品无此斑点。

对盐酸麻黄碱对照品斑点, 供试品相应斑点及麻黄空白对应处分别进行扫描, 样品与对照品在 520nm 处最大吸收峰一致, 而阴性对照品在此波长处无吸收, 故可采用薄层扫描法进行含量测定, 520nm 为测定波长, 狹缝  $1.2 \times 1.2$  mm, 线性化参数  $S_x = 3$ 。

3.3 标准曲线的制备: 准确吸取盐酸麻黄碱对照品溶液 (1.998 mg/ml) 1, 2, 3, 4, 5  $\mu$ l 分别点于同一块上述薄层板上, 依上述条件展开后扫描测定, 以点样量为横座标, 斑点面积积分值为纵座标, 作图得一直线, 回归方程为  $Y = -2536 + 2136X$ ,  $r = 0.9992$ , 说明点样量在 1.998~9.990  $\mu$ g 之间与斑点面积积分值呈线性关系。

3.4 稳定性考察: 对盐酸麻黄碱某一斑点, 间隔 20min 测定 1 次, 共测定 4 次, 其面积积分值的变异系数  $RSD = 1.97\%$ , 说明盐酸麻黄碱至少在 1h 内稳定性良好。

3.5 精密度考察: 同板精密度考察: 吸取相同量的盐酸麻黄碱对照品溶液点于同一薄层板上, 共点 5 个斑点, 按上述方法展开, 扫描。5 个斑点的面积积分值的变异系数  $RSD = 1.47\%$ 。

不同板精密度考察: 同一供试品溶液同法在 4 块薄层板上进行测定, 含量的变异系数  $RSD = 1.87\%$ 。

3.6 回收率试验: 精密吸取盐酸麻黄碱对照品液, 加入 2.5g 已知含量的样品中, 同上法处理, 分别测定回收率, 5 次加样回收率分别为 96.44%, 99.43%, 97.23%, 101.14%, 95.30%, 平均回收率 97.91%, 变异系数  $RSD = 2.41\%$ 。

3.7 样品测定: 吸取盐酸麻黄碱对照品溶液 1  $\mu$ l 和 3  $\mu$ l, 供试品溶液 3  $\mu$ l 交叉点于同一薄层板上, 依上述方法展开, 扫描, 以外标两点法计算含量。3 批样品的含量测定结果见表。

表 宁嗽冲剂中盐酸麻黄碱含量

| 批号     | 含量(mg/g) |       |       | 平均值(mg/g) |
|--------|----------|-------|-------|-----------|
| 940110 | 0.477    | 0.469 | 0.464 | 0.470     |
| 940218 | 0.393    | 0.374 | 0.382 | 0.383     |
| 940222 | 0.431    | 0.438 | 0.427 | 0.432     |

#### 4 讨论

宁嗽冲剂中含有较多糖, 成分复杂, 经多种提取方法比较, 确定了将样品加水溶解、碱化, 以乙醚-乙醇混合溶媒提取麻黄碱, 可达到去除干扰杂质的目的。

## 中药中糖的比色法测定研究

北京中医药大学

中药化学教研室

分析化学教研室

(100029) 王晓强 郭亚健

闫汝南

**摘要** 研究了常见十几种单糖对酚-硫酸试剂、蒽酮试剂和咔唑试剂的显色灵敏度, 并对实验条件做了讨论, 为比色法测定中药中糖含量时对照品及实验条件的选择提供了参考。

**关键词** 糖 比色法 蒽酮比色法 咪唑比色法 酚-硫酸比色法

目前应用比色法测定中药中糖含量常用的 3 种方法为酚-硫酸法<sup>[1,2]</sup>、蒽酮法<sup>[3,4]</sup>、咪唑法<sup>[5]</sup>。由于中药中所含的糖多为非单一成分, 而且同一糖对不同显色剂的灵敏度不同, 不同糖对同一显色剂的灵敏度也不同, 所以, 盲目选择糖对照品会使测定结果偏高或偏低。本文对常见的十几种单糖对 3 种常用显色剂显色灵敏度和吸收做了研究, 并对实验

条件和对照品选择做了讨论。

### 1 仪器与试剂

仪器: 日立-2000 型分光光度计; 上海 751 型紫外-可见分光光度计; 滴流混悬器。

试剂: 所用试剂均为分析纯。

测试样品: D-果糖、D-甘露糖、D-山梨糖、D-葡萄糖、D-半乳糖、L-鼠李糖、D-木糖、L-

阿拉伯糖、D-核糖、D-去氧核糖、D-山梨糖醇、D-甘露糖醇(Merk, 色谱对照品); D-葡萄糖醛酸(Sigma); D-半乳糖醛酸(Baker, "Baker" grade)。

## 2 测定方法

2.1 显色液配制: 6%重蒸苯酚水溶液; 0.15%咔唑乙醇溶液; 0.2%蒽酮浓硫酸溶液。

2.2 糖对照品溶液配制: 精密称取糖对照品2.0±0.05mg(为净糖量, 不含结晶水), 置10ml容量瓶中, 加蒸馏水溶解并稀释至刻度, 即得。

2.3 显色条件: a) 酚-硫酸法: 精密量取糖对照品溶液1ml, 置10ml具塞试管中, 精密加入1ml苯酚试液, 将试管置冰浴中精密加入5ml浓硫酸, 以滴流混悬器快速混匀, 于70℃水浴中加热10min后立即用冷水冷却至室温, 在490nm波长处测定吸收度。b) 蕤酮法: 精密量取糖对照品溶液1ml置预

先放入冰浴中的试管内, 精密加入4ml蒽酮试液, 快速混匀, 置70℃水浴中加热10min后取出立即以冷水冷却至室温, 在625nm波长处测定吸收度。

c) 咪唑法: 精密量取糖对照品溶液1ml置10ml具塞试管中, 精密加入6ml浓硫酸, 置沸水浴中加热20min, 冷却至室温, 精密加入0.2ml咪唑试液, 室温放置2h后测定吸收曲线及相应波长处吸收度。

2.4 稳定性试验: 精密量取果糖、山梨糖、葡萄糖醛酸溶液各1ml分别置3支试管中, 分别加入相应量蒽酮、苯酚、咪唑试液, 按显色条件项下分别显色并隔一定时间测定吸收度, 结果表明在考察时间内3种方法都基本稳定。其测定结果和吸收曲线如下。

2.5 最低检出量测定方法: 取上述糖对照品溶液, 以蒸馏水定量稀释至以上述显色及测定方法测得

表1 稳定性试验结果(透光率%)

| 时间(min) | 0    | 10   | 20   | 30   | 40   | 50   | 60   | 70   | 100  | 12h | RSD% |
|---------|------|------|------|------|------|------|------|------|------|-----|------|
| 蒽酮法     | 71.3 | 70.9 | 70.2 | 70.2 | 70.0 | 70.0 | 70.0 | 70.0 |      |     | 0.63 |
| 苯酚法     | 4.5  | 4.5  |      | 4.5  |      |      | 4.5  |      | 4.6  |     | 0.88 |
| 咪唑法     | 16.3 | 16.3 | 16.3 |      | 16.8 |      | 17.1 | 17.2 | 18.1 |     | 3.6  |

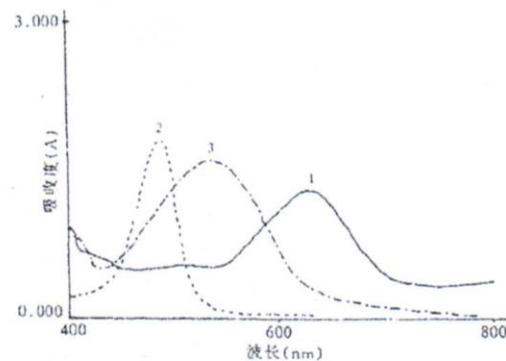


图 糖3种方法吸收曲线

1-果糖蒽酮法 2-山梨糖酚-硫酸法  
3-葡萄糖醛酸咪唑法

透光率最大, 算出此时溶液中各糖的含量, 即为各种糖在不同显色方法下的最低检出量, 结果见表2。

## 3 测定结果及结论

结果见表2, 3。

## 4 结论

4.1 蕤酮试剂和各种类型单糖反应, 其 $\lambda_{max}$ 为623nm, 其显色灵敏度由大到小顺序为六碳酮糖、五碳醛糖、六碳醛糖、糖醛酸、糖醇(如表2所示)。

4.2 酚-硫酸试剂和各种类型单糖反应, 其 $\lambda_{max}$ 为490, 显色灵敏度以六碳酮糖最高; 六碳醛糖、五碳

醛糖、甲基五碳糖、糖醛酸次之; 糖醇灵敏度最低(如表2所示)。

4.3 不同种类单糖与咪唑试剂反应所产生的吸收不完全相同, 其中以糖醛酸反应最为灵敏, 吸收最强, 其 $\lambda_{max}$ 为530±2nm(如表3所示), 此方法最适合于糖醛酸的比色测定。

表2 不同糖对蒽酮法、酚-硫酸法的  
最低检出量测定结果(单位: μg)

| 糖名称   | 蒽酮法 酚-硫酸法 |       |
|-------|-----------|-------|
|       | D-果糖      | D-果糖  |
| 六碳酮糖  | D-山梨糖     | 0.426 |
|       | D-葡萄糖     | 10.5  |
| 六碳醛糖  | D-半乳糖     | 10.8  |
|       | D-甘露糖     | 4.56  |
| 甲基五碳糖 | L-鼠李糖     | 2.30  |
|       | D-木糖      | 1.60  |
| 五碳醛糖  | L-阿拉伯糖    | 4.00  |
|       | D-核糖      | 4.00  |
| 糖醛酸   | D-去氧核糖    | *     |
|       | D-半乳糖醛酸   | 26.8  |
| 糖醇    | D-葡萄糖醛酸   | 21.3  |
|       | D-山梨糖醇    | 120   |
|       | D-甘露糖醇    | 22.6  |

\* 去氧核糖蒽酮法显色与其它糖色调不一致, 为红色

表3 不同糖咔唑法比色测定结果(糖溶液浓度均为0.2mg/ml)

| 糖名称   |         | $\lambda_{nm}(\text{ABS})$ |                                  |
|-------|---------|----------------------------|----------------------------------|
| 六碳酮糖  | D-果糖    | 542(0.437)                 | 439(0.389)                       |
|       | D-山梨糖   | 542(0.298)                 | 436(0.244)                       |
| 六碳醛糖  | D-葡萄糖   | 741(0.010)                 | 437.5(0.188)                     |
|       | D-半乳糖   | 541(0.190)                 | 432(0.199)                       |
|       | D-甘露糖   | 542(0.096)                 | 438(0.114)                       |
| 甲基五碳糖 | L--鼠李糖  | 744(0.029)                 | 412(0.087)                       |
| 五碳醛糖  | D-木糖    | 527(0.102)                 | 421.5(0.134)                     |
|       | L-阿拉伯糖  | 527(0.109)                 | 421.5(0.196)                     |
|       | D-核糖    | 526(0.127)                 | 419(0.194)                       |
|       | D--去氢核糖 | 741(0.027)                 | 379(0.098)                       |
| 糖醛酸   | D-半乳糖醛酸 | 529(1.184)                 | 400(0.402)                       |
|       | D-葡萄糖醛酸 | 532(0.274)                 | 407(0.141)                       |
| 糖醇    | D-山梨糖醇  | 745(0.013)                 | 585(0.015) 404(0.037) 379(0.036) |
|       | D-甘露糖醇  | 741(0.027)                 | 472(0.170) 379(0.098)            |

## 5 讨论

5.1 近年来研究发现,许多中药如人参、黄芪等中的多糖类成分多具有抗癌、增强免疫等生理活性,所以,对中药中糖类成分的分析方法研究显得越来越重要。中药中所含的糖多为单糖、双糖、多糖及其混合物,而且多糖多为杂多糖,所以,采用比色法测定其中总糖含量或某一类糖含量有着简便、快速、成本低、易于推广等优点。本文研究的3种显色剂均可与单糖、双糖、及多糖反应,进行比色测定。因此,在选择灵敏度高的单糖为对照品,测定结果会偏低;选择低灵敏度的糖做对照品,结果会偏高,所以,在具体测定时,糖的对照品的选择可考虑两方面的因素:样品中所含糖的种类及显色灵敏度;样品中各种单糖的含量或含量比例。

5.2 文献<sup>[6]</sup>报道不同类型的糖与蒽酮试剂的反应速度不同。六碳醛糖水浴加热5~10min达到最大吸收强度,12min内无明显褪色,六碳酮糖水浴加

热0.5~2min达最大吸收,接着加热慢慢褪色;五碳糖加热1~2min达最大吸收,4min后褪色显著,所以具体实验条件可根据所含糖种类与含量有所区别。

5.3 新配制的蒽酮试剂用于比色会产生不一致结果,所以配后4h~9d使用较好,蒽酮的最佳浓度为0.05%~0.02%<sup>[7,8]</sup>。

致谢:魏璐雪教授给予许多指导和建议。

## 参 考 文 献

- 1 姚燕,等. 中草药,1989,20(2):13
- 2 倪慧,等. 中成药,1993,15(1):39
- 3 黄驰,等. 中成药,1993,15(1):13
- 4 张永恒,等. 中草药,1987,18(9):13
- 5 李向高,等. 中药通报,1987,12(6):40
- 6 Leonore H K. Anal Chem, 1952, 24:1576
- 7 Frederick J, et al. Anal Chem, 1949, 21:950