枸杞多糖的提取及其对活性氧自由基的清除作用

李贵荣(衡阳 421001 南华大学公共卫生学院)

摘要 目的: 研究枸杞多糖(LBP)的提取及其对活性氧自由基的清除作用。方法: LBP 提取采用水煮醇沉法粗提, Polyerde 滤柱膜吸附洗脱精制: 采用分光光度法测定枸杞多糖对 O_2 ¹ 和 O_1 的抑制作用。结果: 粗品 LBP 对 O_2 ² 和 O_1 清除率分别可达 58. 6% 和 49. 7%,精品 LBP 对二者的清除率分别可达 40. 7% 和 31. 4%。 结论: LBP 对 O_2 ² 和 O_1 均有良好的清除能力。 关键词 枸杞多糖: 羟自由基: 超氧负离子自由基

Study on isolation of lycium barbarum polysaccharide and its effects on anti-active oxygen free radicals

Li Guirong (College of Public Health, Nanhua University, Hengyang, 421001)

ABSTRACT OBJECTIVE: Study on isolation of the lycium barbarum polysaccharide (LBP) and its effects on antiractive oxygen free radical. **METHODS**: Isolation of LBP by hot water extracted and alcohol precipitation, and purified by absorbent with Polyerde column membrane and eluted with hot water; **RESULTS**: Scavenge rate to O_2 : and OH with the crude LBP were 58.6% and 49.7%, respectively; and with pure LBP were 40.7% and 31.4%, respectively; **CONCLUSION**: the LBP was shown with scavenging action to O_2 : and OH.

KEY WORDS: Lycium barbarum polysaccharide, hydroxyl free radical, superoxide anion free radical

枸杞子(Lycium barbarum L)是名贵中药,有滋补肝肾,益精明目之功效。其枸杞多糖(Lycium barbarum polysaccharide 简称 LBP)是其主要活性成分之一,具有增强免疫力,抗肿瘤,防衰老等多方面的药理作用[1]。本文由枸杞子经提取并分离纯化后得到水溶性 LBP。采用邻苯三酚自身氧化反应为产生超氧阴离子自由基(O2^{··})模型[2];采用Fenton 反应为产生羟自由基(OH^{··})模型[3],用紫外和可见分光光度法试验观察了 LBP 对模型中产生的 O2^{··}和 OH^{··}影响。结果表明: LBP 具有较强的清除活性氧自由基的能力。

1 仪器、材料与试剂

UV-VIS755B型紫外可见分光光度计; 红外光谱仪。 枸杞子(Lycium barbarum L)由衡阳市购得。

Polyerde 硅铝酸盐吸附剂(新乡新辉制药厂产品); 邻苯三酚, 水杨酸, 过氧化氢, 硫酸亚铁等试剂均为国产分析纯。实验用水为二次蒸馏水。

2 实验方法

2.1 O₂:自由基产生体系模型^[2]

邻苯三酚在弱碱性(磷酸盐缓冲溶液 pH 8.2)环境中自身氧化分解产生 O_2 : 的反应为:

该体系常用于测定 SOD 或类 SOD 活性物质对 O_2 ¹ 的歧化活性。随着反应的进行, O_2 ² 在体系中会不断积累, 导致反应液的吸光度(325nm 波长)在反应开始后 5m in 之内随时间变化而线性增大。因此在该时间内, 于 325nm 处测定含被测物反应液的吸光度随时间的变化率, 并与空白液比较便可得出被测物抑制 O_2 ¹ 积累的作用能力。抑制率计算式为:

抑制率(%)=
$$\frac{\text{Fo- Fx}}{\text{Fo}} \times 100$$

式中 Fo 和 Fx 分别表示空白溶液和被测液的吸光度随时间的变化率。

2.2 OH: 自由基产生体系模型[3]

 H_2O_2 与二价铁离子混合后产生 OH^* 的 Fenton 反应为: $H_2O_2+Fe^{2+}$ —— $OH^*+OH^*+Fe^{3+}$

OH·具有很高的反应活性, 其存活时间短。但在反应体系中加入水杨酸, 能有效地捕捉 OH·, 并产生有色产物

该有色产物在 510nm 处有强吸收。若在体系中加入具有清除 OH'功能的被测物,能及时清除 OH',从而使有色产物的生成量减少导致吸光度减小。故采用固定反应时间法,在 510nm 处测量含被测物反应液的吸光度,并与空白液比较,便能测定被测物对 OH'的清除作用。其清除率计算式为:

清除率(%)=
$$\frac{\text{A o- A x}}{\text{A o}} \times 100$$

3 LBP 的提取工艺

3.1 粗提: 称取经 60° 干燥过的枸杞子 80g, 粉碎。分别用 氯仿: 甲醇(2: 1)混合溶剂和 95% 乙醇, 于索氏提取器中先后抽取, 均提取至提取液基本无色为止以脱脂。 取出提取渣于空气中凉干, 挥发干溶剂后, 用 200m l 蒸馏水在 90° 水浴中提取, 重复 3 次, 每次提取后均趁热过滤。各次提取时间分别为 2.0.1.5.1.0h。合并三次滤液, 冷却后为粗提液。

将粗提液减压浓缩至原体积的 1/6, 冷却后在搅拌下加入 95% 乙醇至乙醇浓度达 80%, 便有沉淀产生, 静置过夜。过滤, 收集沉淀。所得沉淀再用适量蒸馏水溶解, 重复上述操作结晶一次。最后所得沉淀分别用 95% 乙醇、无水乙醇和丙酮淋洗, 取出后真空干燥(50°C)得 LBP 粗品。

- 3.2 纯化: 称取约 1/2LBP 粗品溶于适量蒸馏水, 滴加 10% 三氯乙酸溶液, 见有片状沉淀下沉, 继续滴加直到上面清液 不产生沉淀为止。静置 2h 后, 离心分离, 弃去沉淀。清液中加入乙醇至乙醇浓度达到 70%, 有沉淀产生, 静置过夜。小心抽滤, 所得沉淀用 70% 乙醇反复淋洗直到滤液中无三氯乙酸为止。 取出沉淀经干燥后得 LBP 纯品。
- 3.3 精制:使用布氏漏斗制成厚度约为 8cm 的 Polyerde 渗透膜,将经纯化处理的 LBP 纯品溶于 20% 热乙醇中,冷却后缓慢通过 Polyerde 膜,使 LBP 充分吸附。再在负压下用 60℃热蒸馏水淋洗 Polyerde 膜,使 LBP 洗脱。收集洗脱液进行减压浓缩,冷却后加入乙醇至乙醇浓度达 70%,以沉淀 LBP,静置 24h 后即有白色絮状沉淀析出。离心分离,收集沉淀,洗涤后干燥得粉末状 LBP 精品。

4 结果与讨论

4.1 LBP 紫外光谱和红外光谱特征: 经纯化精制后的 LBP 在紫外光谱(0.5mg/L 水溶液)中已无明显的 280nm 的蛋白

质特征吸收, 也无 260 nm 处的核酸特征吸收。在其红外光谱 (1% KBr) 中有 $3374.2930.1610.1418.1060 \text{cm}^{-1}$ 等多糖的特征吸收。可见所得 I.BP 精品纯度较高。

4.2 LBP 对活性氧自由基的清除作用

按实验方法分别对 LBP 粗品和 LBP 精品进行了清除 O₂: 和 OH: 作用的试验, 其试验结果见表 1:

表 1 LBP 清除 O2: 和 OH: 的试验结果

样品 类型	LBP 浓度 (mg/ml)	O ₂ : 清除率 (%)	OH·清除率 (%)
粗品	1.00	58. 6	49. 7
	0.50	36. 5	30. 8
	0.10	12.6	10.9
精品	1.00	40. 7	31.4
	0.50	21.1	19. 2
	0.10	11.5	9. 8

4.3 讨论

试验结果表明 LBP 对 O_2 : 和 OH: 有清除作用, 而且与 LBP 浓度成正相关性。本文采用的自由基模型体系所产生的 O_2 : 和 OH: 自由基浓度远大于体内该两种自由基浓度 (4.5), 体外实验表明 LBP 是良好的氧自由基清除剂, 估计与枸杞

子具有良好保健功能有一定关系, 此有待于体内试验证实。 经纯化精制后的 LBP 对 O_2 : 和 OH: 的清除作用均小于其粗 品 LBP, 此结果提示纯化处理过程中许多原本与多糖相结合 的成分被除去, 而这些成分可能有一些具有较强的抗氧化性, 如糖肽、结合蛋白等, 这些成分的除去可能导致清除 O_2 : 和 OH: 的能力下降。

枸杞多糖具有清除活性氧自由基功能的试验结果将为 其合理开发利用提供理论依据。

参考文献

- 1 李 泓. 枸杞及其有效成分的药理学研究进展. 中草药, 1995, 26(9): 490.
- **3** 贾之慎. 比色法测定 Fenton 反应的羟自由基. 生物化学与生物物理进展, 1996, 23(2): 184.
- 4 Barry alliwell. antioxidant Characterization (methodology and mechanism). Biochem ical Pharm acology, 1995, 49(10):1341.
- 5 杨俊林, 沈 恂. 生物系统中活泼中间体与脂质过氧化. 化学通报, 1997, (6): 5.

收稿日期: 2001- 01- 10