

# 番茄果胶提取方法和含量分析研究

王芳<sup>a,b</sup> 王红<sup>a</sup> 侯雪<sup>a,b</sup> 肖朝萍<sup>①a</sup>

<sup>a</sup>(中国科学院成都有机化学有限公司 成都市一环路南二段 16 号 610041)

<sup>b</sup>[中国科学院研究生院 北京市石景山区玉泉路 19 号(甲) 100039]

**摘要** 探讨了从番茄制备番茄红素过程中管道堵塞物(透明胶状颗粒)里果胶的提取及含量测定方法,考察在不同的提取条件下对果胶提取率的影响,采用咔唑硫酸法在 526nm 处测定样品中半乳糖醛酸的含量。结果表明水溶液在 80℃ 提取 1h 果胶的最高提取率达 36.7%,校准曲线在 0—85μg/mL 浓度范围内呈良好的线性,相关系数 0.9996,平均回收率为 99.2% (RSD=1.2%,n=6),提取的果胶样品中半乳糖醛酸含量为 72.6%,本法操作简单,灵敏度高,重现性好,可作为植物果胶含量的测定方法。

**关键词** 番茄;果胶;提取;分光光度法

**中图分类号:**S641.2;O657.32      **文献标识码:**A      **文章编号:**1004-8138(2010)06-2254-04

## 1 引言

果胶是从植物组织中分离提取的一种亲水性植物胶,广泛存在于高等植物的根、茎、叶、果的细胞壁中。目前人们多从柑橘、苹果、向日葵、南瓜等农作物中提取果胶。作为絮凝剂、增稠剂和稳定剂,果胶用于食品、纺织、化妆品及医药等行业<sup>[1]</sup>,国内外对其需求逐日增多。

番茄属茄科番茄属的多年生草本植物,又称西红柿,在中国各地均有种植,产量丰厚。番茄中富含蛋白质,脂肪,碳水化合物,叶酸,维生素 A 等营养物质且味道鲜美而广受人们喜爱。目前对番茄中碳水化合物的具体成分分析尚未见报道,本实验首次对番茄中碳水化合物成分之一的果胶进行了提取分离,探讨用番茄浆提取番茄红素过程中管道形成的堵塞物(透明胶状颗粒)提取果胶的方法,旨在增加番茄的利用价值和经济效益,变废为宝,并为开发果胶来源提供一条可行的途径。

## 2 实验部分

### 2.1 试剂与仪器

#### 2.1.1 试剂

提取番茄红素过程中的管道堵塞物(成都来可特生物制品有限公司);咔唑(分析纯,北京化学试剂厂);半乳糖醛酸(美国 Sigma 公司);其余试剂均为国产分析纯。实验用水为蒸馏水(公司自制)。

#### 2.1.2 仪器

UV-2401pc 紫外分光光度仪(日本岛津公司);6700 红外光谱仪(美国 Nicolet 公司);

① 联系人,电话:(028)85221879;E-mail:xcp@cioc.ac.cn

作者简介:王芳(1985—),女,河南省孟州市人,在读硕士,主要从事天然产物提取与结构鉴定工作。

收稿日期:2010-01-23;接受日期:2010-03-15

HBDA02A 电光分析天平(瑞士 Mettler Toledo 公司);R201 旋转蒸发仪(上海申生科技有限公司)。

## 2.2 实验方法

### 2.2.1 样品处理

絮凝物干燥,称取 5g,剪碎,用乙酸乙酯在 70℃回流提取 0.5h,过滤,滤渣用 80%乙醇 50mL 在 80℃回流提取 1h,过滤,重复操作 3—5 次,选择溶剂对适量滤渣回流提取,过滤,滤液旋蒸至 10mL,加 40mL 无水乙醇溶液至乙醇浓度为 80%,静置沉淀,过滤,丙酮,乙醚洗涤沉淀 3—5 次,真空干燥,计算产率<sup>[2]</sup>。

### 2.2.2 番茄果胶提取条件优化

根据文献报道,影响产率的主要因素是提取液的类型及提取温度,提取时间<sup>[3]</sup>。故分别考察了水提取,酸提取及不同提取温度和提取时间对产率的影响。

### 2.2.3 果胶含量测定

称取 1.15mg 纯化的番茄果胶于 50mL 容量瓶中,用蒸馏水溶解,并稀释至刻度。取 1mL 果胶溶液,按味唑硫酸法<sup>[3]</sup>测其在 526nm 处吸光度。计算果胶物质的总量(以半乳糖醛酸计)。

## 3 结果与讨论

### 3.1 考察不同酸对果胶提取产率的影响<sup>[4]</sup>

考察了不同类型的酸溶液对果胶提取产率的影响,结果见表 1。

表 1 不同酸提取对产率的影响

条件	温度(℃)	时间(h)	产率(%)	色泽
盐酸	pH=2	90	11.5	深黄
硫酸	pH=2	90	8.4	浅黄
草酸铵	0.5%	90	23.1	淡黄

注: \* 0.5% 为草酸铵的质量分数。

表 2 温度、时间对产率的影响

温度(℃)	时间(h)	产率(酸提, %)	
		产率(酸提, %)	产率(水提, %)
70	0.5	29.5	34.7
	1	29.0	33.1
80	0.5	26.0	33.9
	1	26.5	36.7
90	0.5	31.1	33.1
	1	29.3	36.3

在草酸铵条件下,提取果胶的产率较高,颜色较浅,但将产物再次溶解提纯后,多糖含量迅速减少,综合比较 3 种方法,选定 pH=2 的盐酸溶液中进行后续操作为佳。

### 3.2 考察在 pH=2 的盐酸溶液和在水溶液中不同提取温度和提取时间对提取率的影响

通过以上数据分析(见表 2),可以确定采用提取溶液为蒸馏水,时间为 1h,温度为 80℃时可得到最大的果胶提取率为 36.7%。

### 3.3 校准曲线的绘制

称取半乳糖醛酸 45mg,用蒸馏水溶解,在 50mL 容量瓶中用蒸馏水定容,分别移取 0、1、3、5、7mL 于 5 个 100mL 容量瓶中,用蒸馏水定容至 100mL,移取稀释液 1mL 于 5 个试管中,加 5mL 浓

硫酸,在 70℃水浴中加热 15min,取出加入 0.15% 呋唑 0.1mL, 摆匀, 显色 2h 后, 在 526nm 处依次测紫外吸收, 得回归方程  $A=0.0141C-0.0314(r=0.9996)$ , 见图 1。

### 3.4 样品测定

称取 1.15mg 样品果胶, 用蒸馏水溶解, 并且用蒸馏水定容于 50mL 容量瓶中, 按 2.2.3 方法测得样品果胶在 526nm 处的吸光度为 0.2040, 得果胶含量(以半乳糖醛酸计)为 72.6%。

### 3.5 稳定性

准确配制浓度为 30 $\mu\text{g}/\text{mL}$  的样品溶液, 按 2.2.3 的方法间隔 15min 测定其吸光度, 在显色反应开始 140min 后达到最大显色值 0.2615, 在 40min 内连续测定 6 次, 相对标准偏差 RSD 为 0.45%。

### 3.6 精密度

分别配置浓度为 15, 30, 39 $\mu\text{g}/\text{mL}$  的样品溶液, 按 2.2.3 方法测样品的吸光度, 每个样品平行测定 6 次, 平均 RSD 为 1.27%, 结果见表 3。

### 3.7 回收率测定

准确吸取 3 份果胶样品液 0.5mL, 分别加入 0.5mL 含 24、42、62 $\mu\text{g}/\text{mL}$  3 个浓度的果胶标准品溶液, 使其总体积达到 1mL, 测定其果胶含量, 每个样品平行测定 6 次, 平均回收率为 99.2%, 平均 RSD 为 1.2%, 结果见表 4。

表 3 精密度实验结果  $(n=6)$

样品浓度( $\mu\text{g}/\text{mL}$ )	吸光度(A)	RSD(%)	平均 RSD(%)
15	0.122	1.30	
30	0.262	1.09	1.27
39	0.356	1.40	

表 4 加标回收率实验结果  $(n=6)$

样品原含量 ( $\mu\text{g}$ )	加标量 ( $\mu\text{g}$ )	加标测定值 ( $\mu\text{g}$ )	回收率 (%)	平均回收率 (%)	平均 RSD (%)
	12	22.68	101.5		
10.5	21	31.11	98.1	99.2	1.2
	31	40.88	98.0		

## 4 结论

报道了在番茄制备番茄红素过程中的管道堵塞物中果胶的提取方法, 比较不同的提取方法对果胶产率的影响。确定了最终的提取条件为水溶液回流提取; 80℃, 提取时间为 1h 达到最大的提取产率 36.7%, 通过紫外可见分光光度计测定果胶中半乳糖醛酸含量占 72.6%。在实验过程中, 先后用乙酸乙酯和 80% 的乙醇对样品进行前处理是为了除去单糖, 多糖, 低聚糖, 多酚, 氨基酸等杂质, 可用苯酚硫酸法对除杂工作进行检测, 同时在用硫酸咔唑法测定果胶含量时, 由于受气温的影响, 显色反应的时间会有差别, 最好放在 25℃的条件下进行恒温检测, 可得到 120—160min 内稳定的显色结果。本工作对开发番茄果胶, 变废为宝提供了一定的研究价值和参考数据。

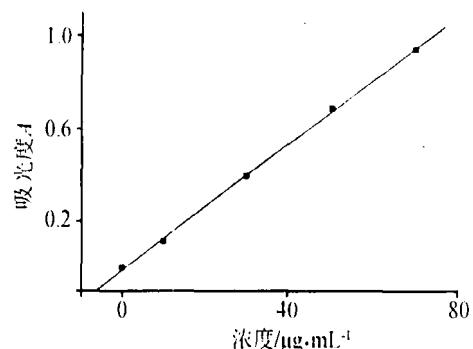


图 1 半乳糖醛酸校准曲线

## 参考文献

- [1] 鲍金勇.香蕉皮中果胶提取工艺的研究[J].食品与机械,2006,22(1):39—42.
- [2] 热孜亚·阿不来提,李莉,吐尔逊江等.黑加仑果胶的提取及含量测定[J].新疆医科大学学报,2008,31(5):576—577.
- [3] 魏亚冉.果胶多糖的提取、分离与应用研究进展[J].中国食品添加剂,2008,(4):82—86.
- [4] 张凤仙,刘梅芳.西番莲果皮中果胶提取工艺研究[J].天然产物研究与开发,1997,9(3):70—73.

## Extraction and Analysis of Pectin in Tomato

WANG Fang<sup>a,b</sup> WANG Hong<sup>a</sup> HOU Xue<sup>a,b</sup> XIAO Chao-Ping<sup>a</sup>

*a(Chengdu Organic Chemical Co. LTD., Chinese Academy of Sciences, Chengdu 610041, P. R. China)*

*b(Graduate School of The Chinese Academy of Sciences, Beijing 100039, P. R. China)*

**Abstract** The extraction and determination of pectin in blockage were studied in the procedure of preparation for lycopene from tomato ketchup. A maximum yield of pectin in 36.7% was obtained under the optimal parameters as the extraction temperature at 80°C for 1h. The galacturonic acid was determined by spectrophotometry with carbazole sulphuric acid at 526nm. The linear relation between absorbance and concentration was in range from 0 to 85μg/mL. The relative coefficient was 0.9996. The average recovery was 99.2% with the RSD of 1.2%. Under these conditions, the content of galacturonic acid in the extract was 72.6%. The method is accurate, sensitive, repetitive and suitable for the determination of pectin in plants.

**Key words** Tomato; Pectin; Extraction; Spectrophotometry

1980多种核心期刊从12400多种中文期刊中脱颖而出

北京高校图书馆期刊工作研究会最新评选结果汇编  
北京大学图书馆馆长朱强等主编  
北京大学出版社出版

各学科5500多位专家参加了审查工作,评议指标高达80种

《中文核心期刊要目总览》(2008)

化学/晶体学类核心期刊一览表

序号	刊名	序号	刊名	序号	刊名
1	高等学校化学学报	10	分析测试学报	19	化学试剂
2	分析化学	11	化学通报	20	功能高分子学报
3	化学学报	12	分子科学学报	21	光谱实验室
4	催化学报	13	分析科学学报	22	合成化学
5	无机化学学报	14	中国科学(B辑),化学	23	人工晶体学报
6	物理化学学报	15	化学进展	24	影像科学与光化学
7	有机化学	16	理化检验(化学分册)	25	计算机与应用化学
8	分析试验室	17	分子催化	26	核化学与放射化学
9	色谱	18	化学研究与应用		