胶囊封口技术对药物稳定性的影响研究

莹1.吴 赟2.王成港2.王春龙2.王平保2 (1. 天津医科大学,天津 300070;2. 天津药物研究院,天津 300193)

摘 要:目的 探讨胶囊封口技术是否能够解决易挥发、易氧化、易吸湿药物的稳定性问题。方法 通过对胶囊封 口次数及封口干燥时间的考察,优化封口工艺:并以质量分数、吸湿增重等量化指标对特定药物封口前后胶囊剂质 量稳定性进行评价。结果 包衣液黏度为(130 ±5) mPa · s ,封口速度为(75 ±5) r/ min ,对胶囊封口 2 次 ,封口后 、相对湿度 60 %条件下干燥 4 h.封口效果较好:经稳定性考察、封口胶囊中维生素 C 为(95.88 ±1.33)%, 高于未封口胶囊,封口葡萄糖胶囊吸湿率为(0.32 ±0.06)%\未封口葡萄糖胶囊为(0.27 ±0.05)%;封口前后胶囊 释放行为无明显差异;乙醇残留量为 11.7 μg/粒,丙酮未检出。结论 胶囊封口技术可以提高易挥发、易氧化、易 吸湿药物制剂的稳定性。

关键词:胶囊剂;封口技术;稳定性

中图分类号:R286.02 文章编号:0253 - 2670(2010)06 - 0924 - 03 文献标识码:B

胶囊封口是指空心胶囊灌装药物后,在胶囊套 合处包封上一层或多层包衣膜并使之形成密封带状 膜衣层[1]。国际上研究胶囊封口技术已有几十年的 历史,最初对胶囊进行封口是为了防止胶囊囊体分 离[2],未封口胶囊容易被拆开,可能会出现假冒药品 或人为投毒的情况,囊内药物安全性无法得到保 障[3]。目前胶囊封口技术已受到国际社会的广泛重 视《美国药典》(USP31-NF26)已将硬胶囊制剂均 应封口的建议列入附录中[4]。另一方面,一些易挥 发、易氧化、易吸湿药物在贮藏运输及使用过程中易 受空气中湿度和氧的影响而降解,采用胶囊封口技 术,使胶囊处于密封状态,可以减少囊壳内外空气与 水分的交换,减少内装的药物与水分和氧的接触,从 而降低易氧化、易水解药物降解的可能,提高药物稳 定性。本研究通过考察胶囊封口次数及封口干燥时 间,优化封口工艺;并考察了封口技术对易氧化、易 吸湿药物稳定性影响及封口胶囊体外释放情况,以 考证胶囊封口技术是否能够解决此类药物放置过程 中的稳定性问题。

1 仪器与试剂

实验型胶囊封口机、实验型液体硬胶囊自动灌 装机(潮州市强基制药厂); A G245 型电子天平 (Mettler-Toledo 公司); HHB11 型电热恒温培养箱 (天津三水科学仪器有限公司); ZRS -8G智能溶出 仪(天津天大天发科学仪器有限公司):Agilent 1200 液相色谱仪(Agilent Technologies); HP-6890 气 相色谱仪(Agilent Technologies)。

2号肠溶胶囊(批号 20080120)、肠溶胶囊封口 液(批号 20080305) (潮州市强基制药厂);薄荷油 (南海市中南药化厂,批号 20081119);100 目无水葡 萄糖 (北 京 凤 礼 精 求 商 贸 有 限 责 任 公 司 , 批 号 20080129) ;维生素 C(华北制药维尔康制药有限公 司,批号20080414):奥美拉唑制剂(天津药物研究 院自制,批号 20080923); N, N-二甲基甲酰胺 (DMF)、乙醇、丙酮均为分析纯:重蒸水。

2 方法与结果

2.1 胶囊封口工艺参数考察

2.1.1 封口次数考察:取2号囊壳,灌装薄荷油, 调节封口液黏度为(130 ±5) mPa ·s.封口速度为 (75 ±5) r/min,分别进行1、2、3次带状封口,封口 后将胶囊置 25 、R H60 %条件下干燥老化 12 h, 取不同封口次数的样品及未封口样品各 6 组 ,每组 20 粒,分别称定质量,记录,同时放入温度为40 的恒温培养箱中进行稳定性考察,于 10 d 取样,称 定质量,计算挥发率[挥发率=(挥发前质量-挥发 后质量)/挥发前质量 ×100 %]。以薄荷油的挥发率 为评价指标,对封口次数进行筛选,结果见表1。可 见封口胶囊能够有效的阻止薄荷油的挥发,随着封 口次数的增加,薄荷油挥发率逐渐降低,当封口次数 大于 2 次时,其挥发率不因封口次数的增加而变化。 对胶囊进行 2 次封口已较大程度的阻止了挥发油的 挥发,因此固定封口次数为2次。

收稿日期:2010-02-06 作者简介:屠 莹(1983 → ,女,硕士研究生,主要从事药物制剂方面研究。T *通讯作者 王春龙 Tel:(022)23006880 E-mail:dds-wcl @vip.sina.com 莹(1983 —) ,女 ,硕士研究生 ,主要从事药物制剂方面研究。Tel :13821568822 E mail :doing2001 @hot mail. com

表 1 封口次数对薄荷油胶囊挥发率的影响(x ±s,n=6)

Table 1 Effects of sealed times on volatilization rate of peppermint oil capsule $(\bar{x} \pm s, n = 6)$

组	别	挥发率/ %	6	组	别	挥发率/%
未封[] 1:	3. 56 ±0. 62		封口	2 次	6. 42 ±0. 32
封口	1 次	9. 19 ±0. 51		封口	3 次	6. 15 ±0. 15

2 1. 2 封口干燥时间考察:取 2 号囊壳 6 组,每组 20 粒,灌装 100 目葡萄糖,称定质量,记录,调节封口液黏度为(130 ±5) mPa·s,封口速度为(75 ±5) r/min,进行 2 次带状封口后将胶囊置 25 、RH60 %条件下进行干燥老化,分别于 0、0. 25、0. 5、1、2、3、4、8、12、24、48 h 取样,称定质量,计算包衣膜部分质量(包衣膜部分质量=胶囊封口后质量-胶囊封口前质量)。以包衣膜部分质量变化为评价指标,筛选干燥时间,结果见图 1。可见包衣膜部分的质量随干燥时间延长而降低,当干燥达 4 h 以上,包衣膜胶部分的质量即不再有明显的改变,封口部分干燥完全。因此固定封口干燥时间为 4 h。

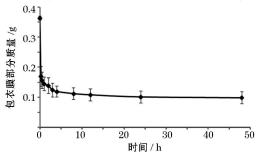


图 1 不同干燥时间封口包衣膜的质量变化(x ±s, n = 6)

Fig. 1 Weight changing of sealing coating film at different drying times $(x \pm s, n = 6)$

通过对封口次数及干燥时间的考察优化出的工艺参数为:包衣液黏度(130 \pm 5) mPa·s,封口速度(75 \pm 5) r/min,封口次数 2次,封口后置 25 、RH60%条件下干燥 4 h。

2.2 胶囊封口工艺对易氧化药物稳定性的影响:取2号囊壳,灌装维生素 C 粉末,按照优选的工艺参数进行封口,取封口胶囊、未封口胶囊各 6 组,每组 20粒,放入 40 的恒温培养箱中进行稳定性考察,10 d后按照《中国药典》2005年版二部维生素 C 测定项下方法测定,利用 SPSS statistics V17.0 软件对结果进行 Independent-Samples t Test,结果见表2。可见封口胶囊中维生素 C 的量为 95.88%,较未封口胶囊有明显的升高,这表明对胶囊进行封口后可以阻断胶囊内外物质交换,减少氧气透入,从而改善维生素 C 胶囊的稳定性,提高制剂质量。

2.3 胶囊封口工艺对易吸湿药物稳定性的影响:取

表 2 胶囊封口对维生素 C 胶囊的影响 $(x \pm s, n = 6)$

Table 2 Effects of capsule sealing on content

of Vitamin C capsule $(x \pm s, n = 6)$

 组别	
封口	98. 1 ±1. 0
	95. 9 ±1. 3 *

^{*}P<0.05,与未封口组比较

2号囊壳,灌装100目葡萄糖,按照优选工艺参数进行封口处理。取封口、未封口胶囊各6组,每组20粒,准确称定质量后置RH75%环境中进行稳定性考察,10d后取样称定质量,计算吸湿率[吸湿率=(吸湿后质量-吸湿前质量)/吸湿前质量×100%],结果见表3。结果表明无水葡萄糖吸湿性较强,放置在RH75%的条件下10d,其吸湿率可达1.33%,灌装成胶囊后吸湿率降至0.32%。封口后,吸湿率为0.27%,与未封口相比,虽有下降趋势,但差异并不明显。初步分析认为,囊壳的屏障作用很大程度的阻止了水分的渗入。未封口胶囊的吸湿率已很低,致使封口后的隔湿效果并不明显。故考虑在下一步试验中采用其他方法对其进行进一步验证。

表 3 胶囊封口对葡萄糖胶囊吸湿增重的影响(x ±s,n=6)

Table 3 Effects of capsule sealing on humidity absorption

of glucose capsule $(x \pm s, n = 6)$

组别	吸湿率/ %	
原料	1. 33 ±0. 20	
未封口	0. 32 ±0. 06	
	0. 27 ±0. 05	

2.4 封口胶囊质量评价

2. 4. 1 胶囊封口对制剂溶出释放的影响:取奥美拉唑胶囊样品,按照优选工艺参数进行封口处理,按照《中国药典》2005 年版二部释放度测定法的第二法进行测定,以氯化钠的盐酸溶液 - 0. 235 mol/L 磷酸氢二钠溶液(5 4) 为释放介质,转速 100 r/min,温度(37 ±5) ,于 5、10、15、30、45、60 min 分别取样,同时补加等量同温的空白介质,经 0. 45 μm 微孔滤膜滤过,精密量取续滤液 5 mL,精密加 0. 25 mol/L 氢氧化钠溶液 1 mL,摇匀,照高效液相色谱法测定,绘制溶出释放曲线,结果见图 2。

比较封口与未封口胶囊的溶出曲线可知,二者的释放行为无明显差异。采用相似因子法进一步比较两条溶出曲线,计算得到 $f_2^{[5]}$ 。

$$f_2 = 50 \text{ xlg} \{ [1 + \frac{1}{n} \times_{i=1}^{n} (R_i - T_i)^2]^{-0.5} \text{ x} \}$$

式中 f_2 :2 种制剂释放行为的相似因子; n:取样点数量; R_i :制剂 1 在时间点 t 时的释放度 : T_i :制剂 2 在时间点 t 时的释放度

^{*} P < 0.05, vs not sealed group

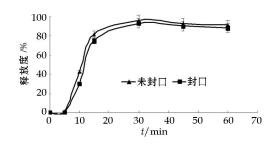


图 2 封口奥美拉唑胶囊与未封口胶囊的释放曲线 (x ±s,n=6)

Fig. 2 Release curves of sealed and unsealed Omeprazole capsules $(x \pm s, n = 6)$

两种样品释放曲线的 f_2 为 76. 73,在 50 f_2 100,封口胶囊与未封口胶囊释放行为并无明显差异。进一步证实胶囊封口后,对制剂自身药物崩解溶出影响不大。

2.4.2 胶囊封口包衣液中有机残留溶媒测定

色谱条件:色谱柱 HP-FFAP 极性毛细管柱(30 m x0. 25 mm,0. 25 µm);载气为 N₂,体积流量 2.0 mL/min,柱温 60 ,气化室的温度 220 ,检测器 温度 300 :进样量 1.0 µL。

胶囊样品制备:取2号胶囊壳500粒,灌装后按照优选工艺参数进行封口处理。

样品溶液配制:取胶囊样品,取出内容物,擦净囊壳,剪下封口胶部分,剪成碎片,研成细粉,精密称取细粉 160 mg 置 5 mL 量瓶中,DMF溶解并稀释至刻度,即得。

对照品溶液配制:精密称取乙醇、丙酮各 80 mg,置 50 mL 量瓶中,加 N, N-二甲基甲酰胺稀释至刻度,摇匀,作为混合贮备液。精密量取混合贮备液 5 mL,置 50 mL 量瓶中,加 DMF 稀释至刻度,摇匀,即得含乙醇、丙酮各 0.16 mg/ mL 的对照溶液。

测定:取封口胶样品,按样品溶液配制方法配制溶液,取对照品溶液及样品溶液,精密进样 1 µL,记录色谱图,外标法计算,结果见表 4。经测定,封口胶乙醇残留量为 11.7 µg/粒,胶囊制剂日服用量一般不会

超过 20 粒,故每日接触量 = $20 \times 11.7 \times 10^{-3} = 0.234$ mg/ d,远小于 ICH 规定的允许日接触量 (PDE) 50 mg/ d^[6] ,符合 ICH 要求。

3 讨论

目前,传统的胶囊大多应用于灌装固体,由于贮存、运输、使用过程中受温度、湿度、空气的影响而发生降解变质,严重影响胶囊质量。本实验采用带封方法,将使用封口包衣液对囊壳套合处进行封口。实验证明封口后易挥发、易氧化药物稳定性明显提高,制剂溶出度未发生明显变化,残留溶剂符合规定,制剂质量可控。因此,硬胶囊封口技术具有广泛的应用前景,它可以提高胶囊的稳定性和密闭性,且操作简单,有利于工业化生产。另外,封口技术使胶囊剂应用范围更加广泛,硬胶囊剂也可用于灌装特定液体内容物,较之软胶囊剂,工艺更简单,无崩解延迟问题。

表 4 胶囊封口胶中乙醇和丙酮残留量的测定结果(n=3)
Table 4 Determination of residues of ethanol and acetone in liquid filled hard gelatin of sealed capsules (n=3)

批号	乙醇/ (µg ·粒 · 1)	丙酮/ (μg ·粒 ^{- 1})
1	11. 9	_
2	11. 6	_
3	11. 5	_
Mean	11. 7	_
RSD	1. 8 %	

参考文献:

- [1] 王春龙,石 宁,张志北,等. 硬胶囊封口技术的应用[J]. 中草药,2001,32(1):81-83.
- [2] Wittwer F. New developments in hermetic sealing of hard gelatin capsules [J]. *Pharm Manuf ac*, 1985,2:24-27.
- [3] Cad éD, Cole ET, Maye JP, et al. Liquid filled and sealed hard gelatin capsules [J]. Acta Pharm Technol, 1987, 33: 97-100.
- [4] U S Pharmacopeia 31-NF 26[S]. second supplement , 2008.
- [5] Costa P. An alternative method to the evaluation of similarity factor in dissolution testing [J]. Int J Pharm, 2001, 220(1): 77-83.
- [6] ICH harmonized tripartite guideline, Q3C (R3). Guideline for Residual Solvents, ICH [M]. Geneva, 1997.