# 梯度洗脱反相高效液相色谱法测定恩替卡韦的有关物质

蒋银妹1,罗秀琴2,徐燕2,毕开顺1\*

(1. 沈阳药科大学药学院, 沈阳 110016. 2 长沙市华美医药研究所, 长沙 410007)

摘要 目的: 建立测定恩替卡韦有关物质的梯度洗脱反相高效液相色谱法。方法: 采用 W a ters  $C_{18}$ 色谱柱 ( $5 \mu$ m,  $4.6 \text{ mm} \times 250 \text{ mm}$ ), 以乙腈 – 水 (3:97) 为流动相 A, 乙腈为流动相 B, 梯度洗脱条件:  $0 \sim 10 \text{ m in}$ , A从  $100\% \stackrel{?}{\longrightarrow} 90\%$ ;  $10 \sim 15 \text{ m in}$ , A为 90%;  $15 \sim 25 \text{ m in}$ , A从  $90\% \stackrel{?}{\longrightarrow} 60\%$ ;  $25 \sim 28 \text{ m in}$ , A从  $60\% \stackrel{?}{\longrightarrow} 100\%$ ; 以  $1.0 \text{ m L}^{\bullet}$  m in  $^{-1}$ 的流速进行梯度洗脱,检测波长为 254 mm。结果: 在上述色谱条件下,恩替卡韦与各中间体杂质及降解杂质均能有效分离,分离度大于 2.0 检测限为 0.4 ng 精密度良好 (RSD 为 0.8%)。结论: 本方法操作简便,专属性强,灵敏度高,可用于恩替卡韦有关物质的测定。

关键词: 恩替卡韦; 有关物质; 反相高效液相色谱法; 梯度洗脱

中图分类号: R917 文献标识码: A 文章编号: 0254- 1793(2009)04-0676-04

## HPLC determination of related substances in entecavir

JIANG Y in-mei, LUO X iu-qin, XU Y an, BIKai-shun

(1. Shenyang Pharm a ceutical University Shenyang 110016, China; 2. Institute of Hamei Medicine of Changsha City, Changsha 410007, China;

Abstract Objective To establish an RP-HPLC method for related substances determination of ent ecavir **M ethod** The Waters  $C_{18}$  column (5  $\mu$ m, 4.6 mm × 250 mm) was used M ob ile phase A: aceton itrile—water (3:97); Mobile phase B: aceton

Key words entecavir, related substance RP-HPLC; gradient elution

恩替卡韦化学名为 2-氨基-9-[(1S, 3R, 4S)-4-羟基-3-羟甲基-2-亚甲基环戊基]-1, 9-二氢-6H-嘌呤-6-酮一水合物,是由百时美施贵宝公司自主研发的一种核苷类似物,已于2005年3月30日在美国获得美国食品药品监督管理局(FDA)的上市批准,剂型有片剂(规格:0.5 1.0 mg• 片<sup>-1</sup>)和口服液(规格:0.05 mg• mL<sup>-1</sup>),适用于病毒复制活跃、血清转氨酶(ALT)持续升高或有肝脏组织学显示活动性病变的成人慢性乙型肝炎患者。国家食品药品监督管理局于2005年11月15日正式批准了中美上海施贵宝制药有限公司申报的恩替卡韦片,商品名:博路定,规格:0.5 mg 批准文号:国药准字 H20052237<sup>[1]</sup>。

恩替卡韦片国家药品标准<sup>[2]</sup>选用梯度洗脱反相高效液相色谱法对本品有关物质检查进行了控制。本文采用 HPLC 法对恩替卡韦原料的有关物质检查进行了详细的方法学研究,考察了恩替卡韦合成工艺中可能存在的中间体杂质,酸、碱、氧化、高温破坏的降解产物与主药的分离,并建立了准确、灵敏、可靠的有关物质检查方法,为保证本品的产品质量提供重要依据。

#### 1 仪器及试药

W aters 515泵, W aters 2487 检测器, 7725 i手动进样器, 大连依利特 EC2000色谱数据工作站及泵控系统, 依利特 ZW 柱温箱; TU1810紫外 - 可见分光光度计(北京通用公司); M ettler AE100电子分析

<sup>\*</sup> 通讯作者 Tel (924) 23986016 E-mail Bikaishun@ yahoo com © 1994-2012 China Academic Journal Electronic Publishing House. All rights reserved. http://www.cnki.net

天平 (梅特勒公司)。乙腈 (色谱纯, Caledon Laboratories LTD.); 甲醇(色谱纯, 国药集团化学试剂有限 公司);水(乐百氏纯水);其他试剂均为分析纯。试 验用的恩替卡韦对照品 (HPLC 纯度: 99.7%)、供试 品(批号: 080801, 080802, 080803)、起始原料(HM - 1)、中间体 (HM - 2 HM - 3 HM - 4)均由长沙市 华美医药研究所提供。恩替卡韦结构式见图 1。

$$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{SIR} \\ \text{OH} \\ \text{HN} \\ \text{N} \\ \text{OH} \\ \text{OH} \\ \text{OH}_2 \\ \text{OH}_2 \\ \text{OH}_2 \\ \text{OH}_2 \\ \text{OH}_2 \\ \text{OH}_3 \\ \text{OH}_4 \\ \text{OH}_4 \\ \text{OH}_5 \\ \text{OH}_5 \\ \text{OH}_6 \\ \text{O$$

图 1 恩替卡韦结构式

Fig 1 Structure of Entecavir

#### 2 方法及结果

2.1 色谱条件 色谱柱: W aters C<sub>18</sub> (5 μm, 4.6 mm × 250 mm); 流动相: 以乙腈 - 水 (3:97) 为流动相 A. 乙腈为流动相 B. 梯度洗脱条件: 0~ 10 m in A 从 100% → 90%; 10~15 m in A 为 90%; 15~25 m in A 从 90% → 70%; 25~ 28 m in A 从 60% → 100%; 检测 波长: 254 m; 流速: 1.0 mL· m in : 进样浓度: 200 μg• mL<sup>-1</sup>; 进样量: 20 μL。

#### 2.2 溶液的配制

供试品溶液: 取本品约 25 mg 精密称定, 置 25 mL量瓶中,加甲醇适量,超声使溶解,加甲醇稀释至 刻度,摇匀,精密量取 10 mL,置 100 mL量瓶中,加 流动相 A 稀释至刻度,摇匀,即得。

对照品溶液: 取恩替卡韦对照品约 25 mg 精密 称定,置25mL量瓶中,加甲醇适量,超声使溶解,加 甲醇稀释至刻度,摇匀,精密量取 5 mL 置 25 mL量 瓶中, 加流动相 A 稀释至刻度, 摇匀, 即得。

混合溶液: 取恩替卡韦对照品、起始原料 HM -1及中间体 HM - 2 HM - 3 HM - 4各适量, 分别加 甲醇溶解并稀释制成 200 µg• mL<sup>-1</sup>的溶液; 精密量 取上述溶液各适量,混匀,作为混合溶液。

2.3 检测波长的确定 紫外扫描图谱显示恩替卡 韦在 255 nm 的波长处有最大吸收, 而起始原料 HM - 1及中间体 HM - 2 HM - 3 HM - 4分别在 258 rm, 257 rm, 258 nm, 254 nm 的波长处有最大吸收, 故参照恩替卡韦片国家药品标准[2]有关物质检查 项下的色谱条件,选择 254 m 为本品有关物质检查 的检测波长。

精密量取混合溶液 20 LL注入液相色谱仪. 记 录色谱图, 由图可见: 恩替卡韦的保留时间为 11.2 m in 起始原料 HM - 1的保留为 25.2 m in 中间体 HM - 2的保留时间为 25.8 m in HM - 3的保留时间 为 27.4 m in, HM - 4的保留时间为 16.8 m in。 恩替 卡韦与起始原料及各中间体的分离度均大干 2.0 可满足有关物质的测定要求。混合溶液的色谱图见 图 2

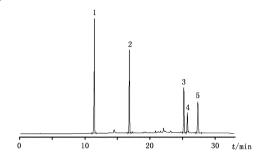


图 2 混合溶液的 HPLC色谱图

Fig 2 HPLC chromatograph of mixed solution 1. 恩替卡韦(entecavir) 2. HM - 4 3 HM - 1 4 HM - 2 5. HM -

2.5 系统适用性评价 精密量取供试品溶液 20 山上注入液相色谱仪测定, 记录色谱图, 主峰与相邻 杂质峰完全分离,分离度为 2.76,理论板数以恩替 卡韦峰计为 3.48×10<sup>5</sup>, 拖尾因子为 0.98, 分离效果 与峰对称性均较理想,能满足有关物质测定的要求。

2.6 专属性考察试验

2.6.1 酸中破坏试验 精密量供试品溶液 20 mL 置具塞比色管中,加 0.1 mol\* L-1盐酸溶液 2 mL 摇匀. 置 80~ 85 ℃水浴中加热 4 h, 取溶液适量. 放 冷至室温,用  $0.1 \,\mathrm{mol}$ •  $L^{-1}$ 氢氧化钠溶液中和,滤 过, 取续滤液作为酸破坏溶液。

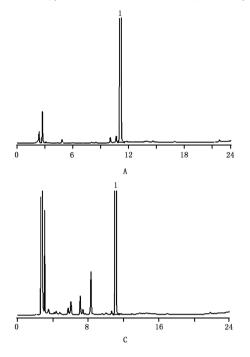
2.6.2 碱中破坏试验 精密量取供试品溶液 20 mL 置塑料瓶中. 加 0.1 mol· L<sup>-1</sup>氢氧化钠溶液 2 mL 摇匀, 置 80~ 85 ℃水浴中加热 4 h, 取溶液适 量,放冷至室温,用 0.1 m ol· L-1盐酸溶液中和.滤 过, 取续滤液作为碱破坏溶液。

2.6.3 氧化破坏试验 精密量取供试品溶液 20 mL,置塑料瓶中,加 30%双氧水溶液 2 mL 摇匀,置 80~85 ℃水浴中加热 2 h 取溶液适量, 冷却, 滤过, 取续滤液作为氧化破坏溶液。

2.6.4 光照破坏试验 精密量取供试品溶液 20 mL, 置具塞比色管中, 于 4500 k 强光照射条件下放 置 48 h 滤过, 取续滤液作为光照破坏溶液。

2.6.5 测定 精密量取上述破坏溶液各 20 LL 分 分离度试验 1994-2012 China Academic Journal Electronic Publis別注入液相色谱仪测定系记录色谱图:考察主药与备 降解杂质的分离情况。试验结果可见,在该色谱条件下,各试验条件下破坏的降解产物均能与本品主峰获得基线分离,表明该色谱系统的专属性较好,能

有效检测本品的有关物质。破坏试验色谱图见图 3



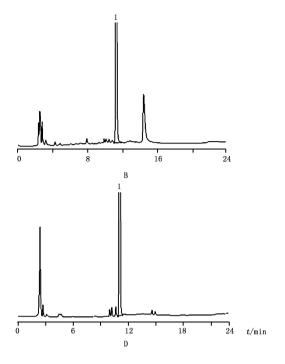


图 3 恩替卡韦在不同破坏条件下的色谱图

Fig 3 HPLC chromatograms of Entecavir under different destroy conditions

A. 酸中破坏产物 degradation in acid solution—B. 碱中破坏产物 degradation in basic solution—C. 过氧化氢中破坏产物 degradation in H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> solution D. 光照降解产物 degradation after strong lighted

1. 恩替卡韦 (entecavir)

- 2. 7 检测限 精密量取对照品溶液适量, 用流动相 A 逐级稀释成一系列浓度的稀溶液, 分别精密量取 各溶液  $20~\mu L$ 进样测定, 记录色谱图。当进样浓度 为  $0.~02~\mu\,\mathrm{g}^{\bullet}~\mathrm{mL}^{-1}$ 时, 主峰的  $S~N\approx 3$ , 即最低检测 限为  $0.~4~\mathrm{ng}$ .
- 2.8 精密度试验 精密量取对照品溶液 20 以上注入液相色谱仪进样测定,并连续平行分析 6次,记录色谱图,计算峰面积的 RSD为 0.8%。
- 2.9 溶液的稳定性试验 取恩替卡韦供试品溶液, 室温下放置 48 h, 分别于 0, 1, 2, 4, 8, 12, 24, 48 h取 20 以上注入液相色谱仪测定, 记录色谱图, 计算峰面积的 RSD 为 1.3%。
- 2. 10 样品中的有关物质考察 各批样品均按照 "2.2"项下的方法制备成供试品溶液; 精密量取各供试品溶液 1 mL,分别用流动相 A 稀释 1000倍,摇匀,作为对照溶液。精密量取各对照溶液 20 LL注入液相色谱仪,调节检测灵敏度,使主成分色谱峰的峰高约为满量程的 20%,再精密量取各供试品溶液各 20 LL注入液相色谱仪,记录色谱图。供试品溶

液的色谱图中如显杂质峰,量取各杂质峰面积的总和,不得大于对照溶液主峰面积的  $3 \in (0.3\%)$ ,量 取单个杂质峰面积,不得大于对照溶液主峰面积 (0.1%)。 3批样品的总杂质检查结果分别为: 0.25%, 0.28%, 0.21%; 单个杂质检查结果分别为: 0.05%, 0.08%, 0.09%。

### 3 讨论

- 3.1 恩替卡韦合成工艺复杂,合成中间体多,起始原料 HM 1及中间体 HM 2 HM 3 HM 4与主药极性差异较大,实验证明,采用一般的等强度洗脱难以同时分离主药与各中间体及降解杂质,因此参照恩替卡韦片国家药品标准<sup>[2]</sup>选用梯度洗脱方式对本品有关物质检查进行方法学研究。
- 3.2 参照恩替卡韦片国家药品标准<sup>12</sup>项下的有关物质检查方法,采用水 乙腈 三氟乙酸 (990: 10:1)为流动相 A,以水 乙腈 三氟乙酸 (700: 300: 1)为流动相 B,记录的色谱图显示,基线有一定漂移,且产生较强的溶剂峰,噪音较大,部分杂质峰不能有效检出。以乙腈 水 (3: 97)为流动相 A,乙腈

为流动相 B, 在  $30 \, \text{m in pn}$ , 流动相 B 由 0% 增加到 100%, 在此条件下取样品溶液  $20 \, \text{LL}$ 进样测定, 记录色谱图, 主峰在  $8 \, \text{m in}$ 左右出峰, 且与相邻杂质峰有效分离, 表明乙腈 – 水系统能有效洗脱本品并分离有关物质, 故选择乙腈 – 水 (3:97) 为流动相 A, 乙腈为流动相 B。梯度程序为  $0 \sim 10 \, \text{m in}$  A从  $100\% \stackrel{\rightarrow}{\longrightarrow} 90\%$ ;  $10 \sim 15 \, \text{m in}$  A 为 90%;  $15 \sim 25 \, \text{m in}$  A 从  $90\% \stackrel{\rightarrow}{\longrightarrow} 60\%$ ;  $25 \sim 28 \, \text{m in}$  A 从  $60\% \stackrel{\rightarrow}{\longrightarrow} 100\%$ 。在此试验条件下, 各相关杂质峰与主峰均获得了良好的分离。

3.3 参照恩替卡韦片国家药品标准<sup>[2]</sup>中的有关物质检查色谱条件,实验中选用十八烷基硅烷键合硅胶作为固定相,曾用 Waters Apollo和 Diamond不同

牌号的 C<sub>18</sub>柱对恩替卡韦及其有关物质进行分离测定, 所得色谱图各峰保留时间基本一致, 表明本方法有较好的重复性。采用 W aters C<sub>18</sub>柱分离的色谱峰理论塔板数高、对称性较好, 而采用 A pollo及 D iamond C<sub>18</sub>柱获得的色谱峰理论塔板数相对较低, 并略有拖尾, 故本实验中均采用 W aters C<sub>18</sub>柱。

#### 参考文献

- 1 LI Lin(李霖), LIYu-zhen(李玉珍). New drug for an ti-hep tatitis B virus-Entecavir (抗乙肝病毒新药-恩替卡韦). Clin Med J (临床药物杂志), 2006(4) 4-56
- 2 Entecavir Tablets Drug Standard of China (恩替卡韦片国家药品标准)

(本文于 2008年 11月 6日修改回)

## 2009中国科协学术建设发布会在京举行

4月 10日 上午,2009中国科协学术建设发布会在京举行。中国科协副主席、中国科学院常务副院长白春礼,科技部副部长刘燕华,中国工程院副院长杜祥琬,国家自然科学基金委员会副主任何鸣鸿,国家新闻出版总署副署长李东东,中国科协副主席、工程院院士陈赛娟,中国科协书记处书记冯长根出席发布会。白春礼介绍了 2008-2009年度学科进展情况,冯长根介绍了 2007-2008年度中国科协全国学会发展状况和 2008年中国科协科技期刊发展状况。有关部委领导、中国科协学术与学会工作专门委员会委员,参加本次学科发展专题研究的全国学会的首席专家、学科发展报告主编、全国学会负责人,中国科学院有关院所、部分在京重点院校、主要图书馆、出版社、全国学会期刊代表、50余家媒体记者共400余人出席此次发布会。发布会由中国科协副主席陈赛娟主持。

详情请访问 http://www. zt cast org cn