

การปลดปล่อยคลอร์เพนิรามีน มาลีเอทจากโพลีเมอร์ แมทริกซ์ที่มีไดเบสิกแคลเซียมฟอสเฟตไดไฮเดรต

นางสาว กรกช แสงยงบาก

นางสาว บรรณิกา หนูม่วง

โครงการพิเศษนี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตร

ปริญญาเภสัชศาสตรบัณฑิต

คณะเภสัชศาสตร์ มหาวิทยาลัยมหิดล

พ.ศ. 2544

**RELEASE OF CHLORPHENIRAMINE MALEATE
FROM POLYMER MATRICES CONTAINING
DIBASIC CALCIUM PHOSPHATE DIHYDRATE**

**MISS KORAKOT SAYANGBARP
MISS KANNIKA NUMUANG**

**A SPECIAL PROJECT SUBMITTED IN PARTIAL FULLFILMENT
OF THE REQUIREMENT FOR
THE BACHELOR DEGREE OF SCIENCE IN
PHARMACY
FACULTY OF PHARMACY
MAHIDOL UNIVERSITY
2001**

โครงการพิเศษ

เรื่อง การปลดปล่อยคลอร์ฟениรามีนมาลีเอตจากโพลีเมอร์แมทริกซ์
ที่มีไดเบสิกแคลเซียมฟอสเฟตไดไฮเดรต

.....

นางสาว กรกช แสงบัวป

.....

นางสาว กรรณิกา หนูม่วง

.....

รศ.ดร.สมบูรณ์ เจตเลิลา
อาจารย์ที่ปรึกษา

บทคัดย่อ

การปลดปล่อยคลอร์เฟนิรามีน มาลีเอตจากโพลีเมอร์แมทริกซ์ ที่มีไดเบสิกแคลเซียมฟอสเฟตไดไฮเดรต

กรกฎาคม ๒๕๖๔ หน้าม่วง

อาจารย์ที่ปรึกษา: สมบูรณ์ เจตเลิศ*

*ภาควิชาเภสัชฤดูสหกรรม คณะเภสัชศาสตร์ มหาวิทยาลัยมหิดล

คำสำคัญ: คลอร์เฟนิรามีน มาลีเอต, ไดเบสิกแคลเซียมฟอสเฟตไดไฮเดรต, ไฮดรอกซิโพลิเมธิลเซลลูโลส

การศึกษาอิทธิพลของปริมาณสารช่วยตอกต่อง dibasic calcium phosphate dihydrate (Emcompress[®]) ต่ออัตราการปลดปล่อยคลอร์เฟนิรามีน มาลีเอต (CPM) ออกจากโพลีเมอร์แมทริกซ์ โดยใช้ร่วมกับ spray dried lactose (Supertab[®]) ในสัดส่วน 0:1, 1:1 และ 1:0 และใช้ hydroxypropyl methylcellulose (Methocel[®]) ชนิด K15M และ K100M เป็นโพลีเมอร์แมทริกซ์ในความเข้มข้น 30% และ 60% การศึกษาการปลดปล่อยโดยใช้เครื่องทดสอบการละลายของ USP 24 (apparatus 2) พบร่วมปริมาณการปลดปล่อย CPM ออกจากโพลีเมอร์แมทริกซ์ทุกๆ ตัวรับ เป็นไปตามสมการการแพร่ของ Higuchi

การประเมินข้อมูลทางสถิติของอัตราเร็วของ CPM จากตัวรับต่างๆ เพื่อทดสอบความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญ โดยใช้ Analysis of Variance (ANOVA) ที่ $p < 0.01$ และการจัดอันดับอัตราเร็วของตัวรับต่างๆ ด้วย Multiple Comparison โดยเลือกใช้ Least Significance Different Procedure (LSD) ที่ $p < 0.01, 2\text{-tailed}$

เมื่อใช้ Methocel[®] K15M หรือ K100M ในความเข้มข้น 30% หรือ 60% พบร่วม Emcompress[®] ในปริมาณที่มากขึ้นสามารถหน่วงอัตราเร็วในการปลดปล่อย CPM ออกจาก

โพลีเมอร์แมทริกซ์ได้อย่างมีนัยสำคัญ และเมื่อใช้สารช่วย Emcompress[®] : Supertab[®] ในสัดส่วน 0:1, 1:1 หรือ 1:0 พบร่วมสามารถจัดอันดับอัตราเร็วในการปลดปล่อย CPM ได้ดังนี้:

60% K100M < 30% K100M < 60% K15M < 30% K15M

Abstract

Release of Chlorpheniramine Maleate from Polymer Matrices Containing Dibasic Calcium Phosphate

Korakot Sayangbarp, Kannika Numuang

Project advisor: Somboon Jateleela*

*Department of Manufacturing Pharmacy, Faculty of Pharmacy,
Mahidol University

Keyword: Chlorpheniramine Maleate, Dibasic Calcium Phosphate
Dihydrate,

Hydroxypropyl Methylcellulose

The effect of dibasic calcium phosphate dihydrate (Emcompress[®]) concentration on the release rates of chlorpheniramine maleate (CPM) from hydrophilic swellable matrices were studied using USP 24 dissolution apparatus 2. The matrix formulations consisted of 10-mg CPM, Emcompress[®], spray dried lactose (Supertab[®]) and Methocel[®]. Emcompress[®] and Supertab[®] were used at the ratio of 0:1, 1:1 and 1:0 ; and Methocel[®] K15M or K100M was used as an matrix forming agent at the concentration of 30% and 60%. It was found that the release of CPM from all formulations obeyed Higuchi's model of diffusion.

An analysis of variance (ANOVA) and a multiple comparison using least significance difference procedure (LSD) were used for comparing release data of all formulations. For matrices using any concentration of Methocel[®] K15M or K100M, it was found that the release of CPM was significantly decreased by the increased concentration of Emcompress[®] ($p < 0.01$). For matrices

containing any ratio of Emcompress[®] and Supertab[®], the release of CPM could be ranked according to the retarding ability of HPMC as follows: 60% K100M < 30% K100M < 60% K15M < 30% K15M ($p < 0.01$).

กิตติกรรมประกาศ

โครงการพิเศษนี้สำเร็จลุล่วงตามความมุ่งหมายได้ด้วยความช่วยเหลือจาก รศ. สมบูรณ์ เจรดลีลา ภาควิชาเคมีอุตสาหกรรม คณะเคมีศาสตร์ มหาวิทยาลัยมหิดล ซึ่งได้ให้คำแนะนำในการค้นคว้า การทำการทดลอง การรวบรวมข้อมูล ตลอดจนการเรียบเรียงข้อมูล ผู้ทำการวิจัยจึงขอกราบขอบพระคุณท่านอาจารย์เป็นอย่างสูง

นอกจากนี้ยังได้รับความช่วยเหลือจากคุณวีระพัน ภนกแก้ว ภาควิชาเคมีอุตสาหกรรม นักศึกษาปริญญาโทและเจ้าหน้าที่ของภาควิชาเคมีอุตสาหกรรม รวมทั้งเจ้าหน้าที่ของสถาบัน พลิตยามมหาวิทยาลัยมหิดล ที่กรุณาร่วมช่วยแนะนำการใช้เครื่องมือในการทดลอง และເອີ້ນວາຍความสะดวกในระหว่างการทดลอง ผู้ทำการวิจัยจึงขอขอบพระคุณทุกท่านมา ณ ที่นี้

ผู้ทำการวิจัย