

การวิเคราะห์หาปริมาณของอิริโภรมัยชีนเบส และเกลือซัลไฟท์
ด้วยเทคนิคไชเพอร์ฟอร์มานซ์ลิควิดโครมาโทกราฟี



นางสาว พรลดา กรอบทอง

วิทยานิพนธ์นี้ เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตร เกลือซัลไฟท์ สาขาวิชาเคมี

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ. 2537

ISBN 974-584-130-7

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

High-Performance Liquid Chromatographic Assay of
Erythromycin Base and Its Pharmaceutical Dosage Form

Miss Pornlada Krobtong

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements
for the Degree of Master of Science in Pharmacy

Department of Pharmaceutical Chemistry

Graduate School

Chulalongkorn University

1994

ISBN 974-584-130-7



Thesis Title High-Performance Liquid Chromatographic Assay of
 Erythromycin Base and Its Pharmaceutical Dosage Form

By Miss Pornlada Krobtong

Department Pharmaceutical Chemistry

Thesis Advisor Assistant Professor Chamnan Patarapanich, Ph.D.
 Associate Professor Suttatip Chantaraskul

Accepted by the Graduate School, Chulalongkorn University in
Partial Fulfillment of the Requirements for the Master's Degree,

Thavorn Vajrabhaya:Dean of Graduate School
(Professor Thavorn Vajrabhaya, Ph.D.)

Thesis Committee :

Sonkhal Rajraval Chairman

(Assist. Prof. Somkiat Rujirawat, M.Sc. in Pharm.)

Chunyan Peng Thesis Advisor

(Assist. Prof. Chamnan Patarapanich, Ph.D.)

Suttatip Chantaraskul: Thesis Coadvisor
(Assoc. Prof. Suttatip Chantaraskul, M.Sc. in Pharm.)

Sunnana Laungchonlafan Member

(Assoc. Prof. Suwanna Laungchonlatan, M.Sc. in Pharm.)

Vimolmas...Lipipuri Member

(Assoc. Prof. Vimolmas Lipipun, Ph.D.)



พิมพ์ต้นฉบับนบกคดย่อวิทยานิพนธ์ภายนอกในกรอบสีเขียวนี้เพียงแผ่นเดียว

ผลงาน ครอบคลุม : การวิเคราะห์หาปริมาณของอิริโตรามัยซินเบลและเกลเชอร์ฟัลท์ ด้วยเทคนิคไฮเพอร์ฟอร์มานซ์ลิคิวติคเคมิโคทาราฟี (HIGH-PERFORMANCE LIQUID CHROMATOGRAPHIC ASSAY OF ERYTHROMYCIN BASE AND ITS PHARMACEUTICAL DOSAGE FORM). อ.กีปริกษา : ผศ.ดร.ชานาณ วงศ์พาณิช, อ.กีปริกษาร่วม : รศ.สุทธารักษ์ สันทรงลักษณ์. 88 หน้า. ISBN 974-584-130-7

การพัฒนาวิเคราะห์หาปริมาณของอิริโตรามัยซินในวัตถุติดและเกลเชอร์ฟัลท์ด้วยเทคนิคไฮเพอร์ฟอร์มานซ์ลิคิวติคเคมิโคทาราฟี ในการศึกษานี้ได้ลักษณะการแยกและวิเคราะห์ที่เหมาะสม คือใช้คอลัมน์ริเวอร์ส์เฟล-พีโนล (30×0.39 ซม.) ที่อุ่นหมุนห้อง โดยใช้สารละลายผลลัพธ์ของ อะซีโตไนโตรล-เมทานอล-โซเดียมไนโตรเจนฟอลเฟต 0.05 มอล/ล พอย 5.0 ในอัตราส่วน 15:38:47 เป็นโมบายเหลว ด้วยอัตราการไหล 1.0 มล./นาที และใช้เครื่องตรวจวัดแสงตรวจวัดรังสี 215 นาโนเมตร โดยใช้กลไกเบนคลาไมด์เป็นลำารมาตรฐานอินเทอร์นอล พบว่าลามารถแยกลาระประกอบลักษณ์คือ อิริโตรามัยซิน เอ จากลาระประกอบอื่น ๆ ได้แก่ อิริโตรามัยซิน บี และ ซี และจากลาระลักษณ์ตัว ได้แก่ แอนไซโตรอิริโตรามัยซิน เอ และ อิริโตรามัยซิน เอ วินอล อีเทอร์ ได้เป็นอย่างดี ริรน์ให้ความลัมพันร์ ระหว่างความเข้มข้นกับค่าอัตราส่วนความสูงของพีคเป็นเล้นทางในช่วงความเข้มข้นของอิริโตรามัยซิน เอ 0.48-1.28 มก/มล. ความเที่ยงตรงของวิเคราะห์ของวัตถุติดและเกลเชอร์ฟัลท์แลดงในชุดของค่า เปี่ยง เบนมาตรฐานลัมพันร์ภายนอกในวันเดียวกัน (จำนวนตัวอย่าง=6) มีค่า 0.34 และ 1.21% ตามลำดับ และระหว่างวัน (จำนวน 6 วัน) มีค่าเปี่ยง เบนมาตรฐานลัมพันร์ 0.39 และ 1.34% ตามลำดับ ความถูกต้องของวิเคราะห์แลดงจากค่าร้อยละของการกับศึกษาของอิริโตรามัยซิน เอ เป็น 97.86, 103.1 และ 98.15% โดยมีค่าเปี่ยง เบนมาตรฐานลัมพันร์เป็น 2.13, 4.12 และ 3.51% ตามลำดับ และให้ความลัมพันร์ระหว่างปริมาณของอิริโตรามัยซินที่เติมกับปริมาณที่ตรวจพบเป็นเล้นทางด้วยค่าลัมพันร์ลัมพันร์ 0.9997, 0.9983 และ 0.9989 ริรน์ที่พัฒนาขึ้นนี้พบว่ามีความเฉพาะเจาะจง และค่าต่ำสุด ของการตรวจวัดเป็น 9.26 ส่วนในล้านส่วน ปริมาณของอิริโตรามัยซินที่ได้จากการวิเคราะห์โดยริรน์ ไม่แตกต่างจากค่าที่ได้จากการวิเคราะห์ทางวุลวิวิทยาอย่างมีนัยสำคัญที่ระดับความเชื่อมั่น 95% และมีค่า เปี่ยง เบนมาตรฐานลัมพันร์ต่ำ ริรน์ทางเคมีที่พัฒนาขึ้นนี้ เป็นริรน์ที่รวดเร็ว เที่ยงตรง ถูกต้อง มีความเฉพาะเจาะจงและลามารถใช้ในการทดสอบความคงตัวของลาราได้

ภาควิชา เภสัชเคมี
สาขาวิชา เภสัชเคมี
ปีการศึกษา .. 2536

ลายมือชื่อนิสิต ๑๖๖๖
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม

#C275259 : MAJOR PHARMACEUTICAL CHEMISTRY
KEY WORD: HIGH-PERFORMANCE LIQUID CHROMATOGRAPHIC ASSAY / ERYTHROMYCIN BASE
PORNLADA KROBTONG : HIGH-PERFORMANCE LIQUID CHROMATOGRAPHIC ASSAY OF
ERYTHROMYCIN BASE AND ITS PHARMACEUTICAL DOSAGE FORM. THESIS ADVISOR
: ASSIST. PROF. CHAMNAN PATARAPANICH, Ph.D.; THESIS CO-ADVISOR :
ASSOC. PROF. SUTTATIP CHANTARASKUL, M.Sc. in PHARM. 88 pp. ISBN
974-584-130-7

The developed high-performance liquid chromatographic method for the analysis of erythromycin in raw material and pharmaceutical dosage form was performed on a phenyl reversed-phase column (30 x 0.39 cm i.d.) at ambient temperature with acetonitrile-methanol-0.05 M sodium dihydrogen phosphate pH 5.0 (15:38:47), the flow rate was 1.0 ml/min and UV detection was performed at 215 nm. Glibenclamide was used as an internal standard. The main component, erythromycin A, was well separated from its related substances i.e. erythromycin B and C; and degradation products i.e. anhydro-erythromycin A and erythromycin A enol ether. The relationship between concentration and peak height ratio was linear in the range of 0.48-1.28 mg/ml. The intra-day precision ($n=6$) of raw material and pharmaceutical dosage form expressed as relative standard deviation were 0.34 and 1.21% respectively, and relative standard deviation for inter-day precision ($n=6$) were 0.39 and 1.34% respectively. The accuracy of method expressed as the recovery of erythromycin A were 97.86, 103.1 and 98.15% with relative standard deviation of 2.13, 4.12 and 3.51% respectively and relationship between the added erythromycin and the erythromycin found was linear with correlation coefficient of 0.9997, 0.9983 and 0.9989. The method was proved to be specific with detection limit of 9.26 ppm. The content of erythromycin in term of erythromycin A which was analysed by HPLC method was not significantly different from those obtained from the official microbiological assay method at 95% confidential limit, and the low relative standard deviation was noted from HPLC method. The developed chromatographic method was rapid, precise, accurate, specific and stability-indicating.

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาควิชา.....เคมี.....

ลายมือชื่อนักศึกษา..... พิชิต พงษ์เจริญ.....

สาขาวิชา.....เคมี.....

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา..... ดร. พิชิต พงษ์เจริญ.....

ปีการศึกษา..... 2536.....

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม..... ดร. พิชิต พงษ์เจริญ.....



ACKNOWLEDGEMENT

The author wishes to express her grateful thanks to her advisor, Assistant Professor Dr. Chamnan Patarapanich and her co-advisor, Associate Professor Suttatip Chantaraskul of the Department of Pharmaceutical Chemistry, Faculty of Pharmaceutical Sciences, Chulalongkorn University for their advice, guidance, encouragement and grateful suggestion throughout this research.

The author would like to express her appreciation to Associate Professor Dr. Vimolmas Lipipun, Department of Microbiology, Faculty of Pharmaceutical Sciences, Chulalongkorn University for her advice, guidance and helpful suggestion on the microbiological assay.

A special appreciation is given to Dr. Krisana Kraisintu of the Government Pharmaceutical Organization and Mrs. Sooksri Ungboriboonpisal of the Department of Medical Sciences for their kindness, advice and encouragement.

The author also wishes to express her gratitude to the staffs of the Department of Pharmaceutical Chemistry and Department of Microbiology for their cooperation on the experiments.

The author wishes to express her appreciation to Abbott Laboratories, IL, USA and The Lilly Laboratories, IN, USA for providing the authentic substances of related substance and degradation products. The appreciation is also given to Abbott Thailand and Lupin Chemicals for supply of raw material.

The author would like to thank to the Graduate School, Chulalongkorn University for granting her partial financial support to conduct this investigation.

Finally, the author thanks her parents for their love and understanding and to all of those who help her making this study a reality.



CONTENTS

	Page
Thai abstract	iv
English abstract	v
Acknowledgement	vi
List of tables	x
List of figures	xiii
List of abbreviations	xv

Chapter

I Introduction	1
II Experimentation	14
- Instruments and materials	14
- Method	17
- Development of chromatographic conditions	17
- Stability of erythromycin solution in optimum mobile phase	18
- Selection of internal standard	19
- Developed HPLC method for analysis of erythromycin in raw material and dosage form	19
- Analytical method validation	21
- Linearity and range	21
- Precision	22

	Page
- Accuracy	22
- Selectivity or specificity	23
- Limit of detection	23
- Quantitative analysis of raw material and tablets by HPLC method	24
- Quantitative analysis of raw material and tablets by microbiological assay	24
- Comparison of quantitative analysis of raw material and tablets by HPLC and microbiological assay	25
III Result and discussion	26
IV Summary	39
References	41
Appendix	47
Vita	88

ศูนย์วิทยาการแพทย์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

LIST OF TABLES

Table No.	Page
1 Polarities of chemically bonded phases in ascending order	48
2 Effect of mobile phase composition on retention for erythromycin, its related substances and degradation products	49
3 Effect of buffer salts on plate number (N) and tailing factor for erythromycin	50
4 Effect of phosphate buffer concentration on retention for erythromycin, its related substances and degradation products	51
5 Effect of mobile phase pH on retention for erythromycin, its related substances and degradation products	52
6 Stability of erythromycin solution in buffer pH 5.0	53
7 Stability of erythromycin solution in buffer pH 3.0	54
8 Stability of erythromycin solution in buffer pH 4.0	55
9 Stability of erythromycin solution in buffer pH 6.0	56

Table No.	Page
10 Stability of erythromycin solution in buffer pH 6.5	57
11 Selection of internal standard	58
12 Samples of raw material and enteric-coated tablets used	60
13 Relationship between concentration and peak height ratio of erythromycin A	61
14 Intra-day precision data of erythromycin raw material	62
15 Inter-day precision data of erythromycin raw material	63
16 Intra-day precision data of erythromycin tablets	64
17 Inter-day precision data of erythromycin tablets	65
18 Precision of recovery of erythromycin from tablets powder spiked with reference standard	66
19 Linearity of recovery of erythromycin from tablets powder spiked with reference standard	67
20 Peak height of erythromycin peak with and without erythromycin B, anhydroerythromycin A and erythromycin A enol ether	69
21 Detection limit of erythromycin	70
22 Quantitative analysis of raw material	71

Table No.		Page
23	Quantitative analysis of enteric-coated tablets	72
24	Statistical test of HPLC and microbiological assay	73

ศูนย์วิทยบริการ
 จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

LIST OF FIGURES

Figure No.	Page
1 Structures of erythromycins	2
2 a. Structure of enol ether	
b. Structures of spiroketals	4
3 UV absorption spectrum of erythromycin A in mobile phase (1.0 mg/ml)	75
4 Effect of phosphate buffer concentration on capacity factor (k') for erythromycin, its related substances and degradation products ..	76
5 Effect of mobile phase pH on capacity factor (k') for erythromycin, its related substances and degradation products	77
6 Chromatogram of erythromycin, its related substances, degradation products and internal standard	78
7 Stability of erythromycin solution in buffer pH 5.0	79
8 Stability of erythromycin solution in buffer pH 3.0	80
9 Stability of erythromycin solution in buffer pH 4.0	81
10 Stability of erythromycin solution in buffer pH 6.0	82

Figure No.	Page
11 Stability of erythromycin solution in buffer pH 6.5	83
12 Relationship between concentration and peak height ratio of erythromycin A	84
13 Chromatograms of erythromycin tablet solution with (a) and without (b) the addition of authentic substances erythromycin B, anhydroerythromycin A and erythromycin A enol ether	85
14 Chromatograms of erythromycin	86
15 Chromatograms of erythromycin raw material solution	87

ศูนย์วิทยุการแพทย์
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

LIST OF ABBREVIATIONS

HPLC	= high-performance liquid chromatography
i.d.	= internal diameter
mg	= milligram
MIC	= minimum inhibitory concentration
min	= minute
ml	= millilitre
nm	= nanometer
ppm	= part per million
p.s.i.	= pounds per square inch
RS	= reference standard
RSD	= relative standard deviation
S.D.	= standard deviation
μm	= micron
UV	= ultraviolet