

การวิเคราะห์ปริมาณเคลนบูทรอลและซัลฟามอลในเม็ดสูตร และการวิเคราะห์ปริมาณ
ไรโบฟลาวิน ฟลาวินอะเดนีนไนวิคลีโอไทด์ และฟลาวินโมโนนิวคลีโอไทด์ในเบียร์
โดยเทคนิคไฮเพอร์ฟอร์แมนซ์ดิคิวติค โครมาโทกราฟี

ณัฐพล รอดเรืองธรรม

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต

สาขาวิชาเคมี

บัณฑิตวิทยาลัย มหาวิทยาลัยบูรพา

มิถุนายน 2549

ISBN 974-502-823-1

ลิขสิทธิ์เป็นของมหาวิทยาลัยบูรพา

อาจารย์ผู้ควบคุมวิทยานิพนธ์และคณะกรรมการสอบภาคเปล่าวิทยานิพนธ์ ได้พิจารณา
วิทยานิพนธ์ของ ณัฐพล รอดเรืองธรรม ฉบับนี้แล้ว เห็นสมควรรับเป็นส่วนหนึ่งของการศึกษา
ตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต สาขาวิชาเคมี ของมหาวิทยาลัยบูรพาได้

อาจารย์ผู้ควบคุมวิทยานิพนธ์

.....
.....
.....

ประธาน

(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.สมศักดิ์ ศิริไชย)

.....
.....
.....

กรรมการ

(รองศาสตราจารย์ ดร.อรุณี เทอคเทพพิทักษ์)

.....
.....
.....

กรรมการ

(ดร.นวศิษฐ์ รักษ์บำรุง)

คณะกรรมการสอบภาคเปล่า

.....
.....
.....

ประธาน

(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.สมศักดิ์ ศิริไชย)

.....
.....
.....

กรรมการ

(รองศาสตราจารย์ ดร.อรุณี เทอคเทพพิทักษ์)

.....
.....
.....

กรรมการ

(ดร.นวศิษฐ์ รักษ์บำรุง)

.....
.....
.....

กรรมการ

(ดร.อภิญญา นาคุณ)

.....
.....
.....

กรรมการ

(ดร.กรประภา กานจนะ)

.....
.....
.....

กรรมการ

บันทึกวิทยาลัยอนุมติให้รับวิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาหลักสูตร
ปริญญาวิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต สาขาวิชาเคมี ของมหาวิทยาลัยบูรพา

.....
.....
.....

คณบดีบันทึกวิทยาลัย

(รองศาสตราจารย์ ดร.ประทุม ม่วงมี)

วันที่ 30 เดือน พฤษภาคม พ.ศ. ๒๕๔๙

การวิจัยนี้ได้รับทุนอุดหนุนวิทยานิพนธ์ ระดับบัณฑิตศึกษา
จากบัณฑิตวิทยาลัย มหาวิทยาลัยบูรพา

ประจำภาคปี ปีการศึกษา 2547

44910853: สาขาวิชา: เคมี: วท.ม. (เคมี)

คำสำคัญ: ไฮเพอ_rfอร์แมนซ์ลิควิดโครโนโทกราฟ/ เคลนบูติโรล/ ชัลบูทามอล/ ไรโนฟลาเวิน/ ฟลาเวินอะดีนินไคนิวคลีโอ_ไทด์/ ฟลาเวินโนโนนิวคลีโอ_ไทด์

ผู้เขียน รอดเรืองธรรม: การวิเคราะห์ปริมาณเคลนบูติโรลและชัลบูทามอลในเนื้อสุกรและการวิเคราะห์ปริมาณไรโนฟลาเวิน ฟลาเวินอะดีนินไคนิวคลีโอ_ไทด์ และฟลาเวินโนโนนิวคลีโอ_ไทด์ในเบียร์ โดยเทคนิคไฮเพอ_rfอร์แมนซ์ลิควิดโครโนโทกราฟ (DETERMINATION OF CLENBUTEROL AND SALBUTAMOL IN PORK, RIBOFLAVIN, FLAVIN ADENINE DINUCLEOTIDE AND FLAVIN MONONUCLEOTIDE IN BEER BY HIGH-PERFORMANCE LIQUID CHROMATOGRAPHY) อาจารย์ผู้ควบคุมวิทยานิพนธ์:

ผศ.ดร.สมศักดิ์ ศิริไชย, Ph.D., รศ.ดร.อรุณี เทอดเทพพิทักษ์, Ph.D., ดร.นวاتิษฐ์ รักษ์บำรุง, Ph.D. 99 หน้า. ปี พ.ศ. 2549. ISBN 974-502-823-1

งานวิจัยนี้ ทำการวิเคราะห์ปริมาณเคลนบูติโรลและชัลบูทามอลในเนื้อสุกรและการวิเคราะห์ปริมาณไรโนฟลาเวิน ฟลาเวินอะดีนินไคนิวคลีโอ_ไทด์ และฟลาเวินโนโนนิวคลีโอ_ไทด์ในเบียร์ โดยเทคนิคไฮเพอ_rfอร์แมนซ์ลิควิดโครโนโทกราฟ ก่อตั้งที่ใช้ในการวิเคราะห์ C_{18} ขนาดความยาว 125 มิลลิเมตร ขนาดเดินผ่านศูนย์กลางภายใน 4 มิลลิเมตร ขนาดอนุภาคที่ใช้บรรจุ 5 ไมโครเมตร สารเคลนบูติโรลและชัลบูทามอลตรวจวัดที่ความยาวคลื่น 206 นาโนเมตร สารไรโนฟลาเวิน ฟลาเวินอะดีนินไคนิวคลีโอ_ไทด์ และฟลาเวินโนโนนิวคลีโอ_ไทด์ ตรวจวัดที่ความยาวคลื่น 267 นาโนเมตร สภาวะที่เหมาะสมในการวิเคราะห์สารเคลนบูติโรลและชัลบูทามอล คือ เพสเคลื่อนที่ประกอบด้วย ตัวทำละลาย ก คือ เมทานอล และตัวทำละลาย ข คือ 5.0 มิลลิโมลาร์ สารละลายฟอสเฟตพีอีช 3.0 ระบบการ chromatograph เวลา 0 – 5.30 นาที ใช้เปอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก คือ 12% และหลังจากเวลา 5.30 นาที ใช้เปอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก 17.5% ภายใต้สภาวะนี้สามารถทำการวิเคราะห์สารทั้ง 2 ได้ภายในเวลา 17 นาที สภาวะที่เหมาะสมในการวิเคราะห์สารไรโนฟลาเวิน ฟลาเวินอะดีนินไคนิวคลีโอ_ไทด์ และฟลาเวินโนโนนิวคลีโอ_ไทด์ คือ เพสเคลื่อนที่ประกอบด้วยตัวทำละลาย ก คือ เมทานอล และตัวทำละลาย ข คือ 15.0 มิลลิโมลาร์ สารละลายฟอสเฟตพีอีช 6.0 ระบบการ chromatograph เวลา 0 – 5.00 นาที ใช้เปอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก คือ 17% และหลังจากเวลา 5.00 นาที ใช้เปอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก 25% ภายใต้สภาวะนี้สามารถทำการวิเคราะห์สารทั้ง 3 ได้ภายในเวลา 9 นาที ค่าว้อยละการกลับคืนสำหรับการวิเคราะห์เนื้อสุกรและเบียร์ให้ค่า 88.2 – 98.5% และ 87.8 – 104.8% ตามลำดับ

44910853: MAJOR: CHEMISTRY; M.Sc. (CHEMISTRY)

KEYWORDS: HIGH-PERFORMANCE LIQUID CHROMATOGRAPHY/

CLENBUTEROL/ SALBUTAMOL/ RIBOFLAVIN/ FLAVIN ADENINE

DINUCLEOTIDE/ FLAVIN MONONUCLEOTIDE

NATTAPOL RODRUANGTUM: DETERMINATION OF CLENBUTEROL AND SALBUTAMOL IN PORK, RIBOFLAVIN, FLAVIN ADENINE DINUCLEOTIDE AND FLAVIN MONONUCLEOTIDE IN BEER BY HIGH-PERFORMANCE LIQUID CHROMATOGRAPHY. THESIS ADVISORS: SOMSAK SIRICHAI, Ph.D., ARUNEE THERDTEPPITAK, Ph.D., NAWASIT RAKBUMRUNG, Ph.D. 99 P. 2006 974-502-823-1.

This thesis reported the determination of clenbuterol and salbutamol in pork, riboflavin, flavin adenine dinucleotide and flavin mononucleotide in beer by high-performance liquid chromatography. The hypersil BDS C₁₈ column (125 x 4 mm, 5 µm) was used in separating the analytes. Clenbuterol and salbutamol were detected at 206 nm, and riboflavin, flavin adenine dinucleotide and flavin mononucleotide were detected at 267 nm. The optimized conditions for the determination of clenbuterol and salbutamol were solvent A: methanol and solvent B: 5.0 mM phosphate buffer (pH = 3.0). The linear gradient elution profile was as follows: 0-5.30 min, 12% A, 88% B, after 5.30 min, 17.5% A, 82.5% B. Under these conditions, clenbuterol and salbutamol could be analyzed within 18 min. The optimized conditions for the determination of riboflavin, flavin adenine dinucleotide and flavin mononucleotide were solvent A: methanol and solvent B: 15.0 mM phosphate buffer (pH = 6.0). The linear gradient elution profile was as follows: 0-5.00 min, 17% A, 83% B, after 5.00 min, 25% A, 75% B. Under these conditions, riboflavin, flavin adenine dinucleotide and flavin mononucleotide could be analyzed within 9 min. Pork and beer samples have been successfully analyzed with the recovery values of 88.2-98.5% and 87.8-104.8%, for pork and beer, respectively.

ประกาศคุณภาพ

วิทยานิพนธ์ฉบับนี้สำเร็จได้ด้วยดี เนื่องจากได้รับความกรุณาให้คำปรึกษา และช่วยแนะนำแก่ไขข้อบกพร่องต่าง ๆ อย่างดีเยี่ยมจาก ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.สมศักดิ์ ศิริไชย ซึ่งเป็นประธานกรรมการคุณวิทยานิพนธ์ รองศาสตราจารย์ ดร.อรุณี เทอดเทพพิทักษ์ และ ดร.นวศิษฐ์ รักย์บำรุง กรรมการคุณวิทยานิพนธ์ ซึ่งทำให้ผู้วิจัยได้รับแนวทางในการศึกษาค้นคว้าหาความรู้ และประสบการณ์อย่างกว้างขวางในการทำวิทยานิพนธ์ครั้งนี้ จึงกราบขอบพระคุณอย่างสูง นาม โอกาสหนึ่ง

ขอขอบพระคุณ ดร.อภิญญา นาคุณ และ ดร.กรบรรภา กัญจนะ คณะกรรมการสอบปากเปล่า ที่ได้กรุณาให้ข้อเสนอแนะในการปรับปรุงแก้ไขจนทำให้วิทยานิพนธ์ฉบับนี้ถูกต้องและสมบูรณ์ยิ่งขึ้น

ขอขอบพระคุณทุก ๆ ท่าน ที่ได้ให้ความช่วยเหลือในการทำวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ สำเร็จด้วยดี

ขอขอบพระคุณ คุณแม่สีรี รอดเรืองธรรม อีกทึ่งคุณตา คุณยาย และญาติพี่น้อง เพื่อน ๆ กุลบุรุษ พร นานา ผู้เคยให้กำลังใจในการทำวิทยานิพนธ์ฉบับนี้

คุณประโยชน์จากวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ ขอขอบให้เป็นสิ่งบูชาพระคุณบิดามารดา และครูอาจารย์ทุกท่านที่ให้ความรู้ ได้อยู่ในสั่งสอนและมอบทุกสิ่งที่ดีงามให้แก่ผู้วิจัย

ณัฐพล รอดเรืองธรรม

สารบัญ

หน้า

บทคัดย่อภาษาไทย.....	๑
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ.....	๒
สารบัญ.....	๓
สารบัญตาราง.....	๔
สารบัญภาพ.....	๕
บทที่	
1 บทนำ.....	๑
ความเป็นมาและความสำคัญ.....	๑
วัตถุประสงค์ของการวิจัย.....	๓
ประโยชน์ที่คาดหวังได้รับ.....	๓
ขอบเขตการวิจัย.....	๓
สถานที่ทำการวิจัย.....	๔
2 ทฤษฎีและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง.....	๗
ทฤษฎีหลักการพื้นฐานของเทคนิคไอกเพอร์ฟอร์เมนซ์ลิกวิดโครโนมาโทกราฟี.....	๗
งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง.....	๑๐
การศึกษาในส่วนของสารเคลนนูทรอลและชัลบูทามอล.....	๑๐
การศึกษาในส่วนของสาร ไร ไอ ฟลาวิน ฟลาวินอะเดนิน ไคนิวคลีโอไทด์ และ ฟลาวินโมโนนิวคลีโอไทด์.....	๑๘
3 วิธีดำเนินการวิจัย.....	๒๕
อุปกรณ์และเครื่องมือ.....	๒๕
สารเคมี.....	๒๕
วิธีดำเนินการ.....	๒๖
การวิเคราะห์สารเคลนนูทรอลและชัลบูทามอล.....	๒๖
การเตรียมสารละลายเคมี.....	๒๖
สภาพเครื่องไอกเพอร์ฟอร์เมนซ์ลิกวิดโครโนมาโทกราฟี.....	๒๘
การศึกษาผลของตัวแปรต่าง ๆ ที่มีผลต่อการทดลอง.....	๒๘
ตรวจสอบความถูกต้องของวิธีที่ทำการวิเคราะห์.....	๒๙

สารบัญ (ต่อ)

บทที่	หน้า
การหาสภาวะที่เหมาะสมในการเตรียมตัวอย่างสารเคลนูทรอลและชัลนูทามอล.....	30
การตรวจอกลักษณ์ของสารสารเคลนูทรอลและชัลนูทามอล.....	30
การหาสภาวะที่เหมาะสมของเฟสเคลื่อนที่ในการวิเคราะห์ตัวอย่างสารเคลนูทรอลและชัลนูทามอล.....	31
การวิเคราะห์เคลนูทรอลและชัลนูทามอลในเนื้อสุกร.....	31
การวิเคราะห์สาร ไรโนฟลาริน, พลารินอะดีนิน ไคนิวคลีโอ ไทย และฟลารินโมโนนิวคลีโอ ไทย.....	31
การเตรียมสารละลายเคมี.....	31
สภาพเครื่องไฮเพอร์ฟอร์แมนซ์ลิกวิด โครม่า โถกราฟี.....	33
การศึกษาผลของตัวแปรต่างๆ ที่มีผลต่อการทดสอบ.....	33
ตรวจสอบความถูกต้องของวิธีที่ทำการวิเคราะห์.....	34
การวิเคราะห์ตัวอย่าง.....	35
การคำนวณ.....	35
4 ผลการทดลอง.....	37
ผลการทดลองสารกลุ่มเคลนูทรอลและชัลนูทามอล.....	37
ผลการศึกษาสภาวะที่เหมาะสมการวิเคราะห์สารเคลนูทรอลและชัลนูทามอลโดยเทคนิคไฮเพอร์ฟอร์แมนซ์ลิกวิด โครม่า โถกราฟี.....	37
ผลการตรวจสอบความถูกต้องของการวิเคราะห์.....	44
ผลการหาสภาวะที่เหมาะสมจากการเตรียมตัวอย่างเนื้อสุกร.....	48
ผลการตรวจอกลักษณ์ของสารเคลนูทรอลและชัลนูทามอลในการวิเคราะห์ตัวอย่าง.....	49
ผลการหาสภาวะที่เหมาะสมของเฟสเคลื่อนที่ในการวิเคราะห์ตัวอย่างสารเคลนูทรอลและชัลนูทามอล.....	52
ผลผลการวิเคราะห์ปริมาณสารเคลนูทรอลและชัลนูทามอลในตัวอย่างโดยใช้กราฟมาตรฐาน.....	56

สารบัญ (ต่อ)

บทที่		หน้า
	ผลการทดลองสารไวไฟฟ์ฟลาริน ฟลารินอะคีนินไคนิวคลีโอไทย และฟลารินโนในนิวคลีโอไทย.....	59
	ผลการศึกษาสภาวะที่เหมาะสมการวิเคราะห์สารไวไฟฟ์ฟลาริน ฟลารินอะคีนินไคนิวคลีโอไทย และฟลารินโนในนิวคลีโอไทย.....	59
	ผลการตรวจสอบความถูกต้องของการวิเคราะห์.....	65
	ผลการวิเคราะห์ปริมาณสารไวไฟฟ์ฟลาริน ฟลารินอะคีนินไคนิวคลีโอไทย และฟลารินโนในนิวคลีโอไทยในตัวอย่างโดยใช้กราฟมาตรฐาน.....	71
๕ สรุปและอภิปรายผล.....		75
	สารเกลนบูเทอลและซัลบูฟามอล.....	75
	สารไวไฟฟ์ฟลาริน ฟลารินอะคีนินไคนิวคลีโอไทย และฟลารินโนในนิวคลีโอไทย.....	78
	บรรณานุกรม.....	82
	ภาคผนวก.....	87
	ประวัติย่อของผู้วิจัย.....	99

สารบัญตาราง

ตารางที่	หน้า
4-1 จัดทำกัดของการตรวจดูของสารชั้นบุหรี่และเกล็นบุหรี่ออล.....	44
4-2 จัดทำกัดของการวิเคราะห์ปริมาณของสารชั้นบุหรี่และเกล็นบุหรี่ออล.....	44
4-3 ผลการสร้างช่วงความเป็นเส้นตรงของสารชั้นบุหรี่และเกล็นบุหรี่ออล.....	45
4-4 ผลการสร้างกราฟมาตรฐานของสารชั้นบุหรี่และเกล็นบุหรี่ออล.....	46
4-5 ความเที่ยงของการวิเคราะห์สารชั้นบุหรี่และเกล็นบุหรี่ออลพิจารณาในเทอมของค่า เมี่ยงเบนมาตรฐานสัมพัทธ์ของพื้นที่พิก แต่ค่ารีเทนชัน ไทร์.....	48
4-6 ความแม่นของการวิเคราะห์สารชั้นบุหรี่และเกล็นบุหรี่ออลพิจารณาในเทอมร้อยละ การกลับคืน.....	48
4-7 ผลการวิเคราะห์ปริมาณสารชั้นบุหรี่และเกล็นบุหรี่ออลในตัวอย่าง.....	56
4-8 จัดทำกัดของการตรวจสารฟลาวินอะดีนิน ไดนิวคลีโอไทร์ ฟลาวิน โน โนนิวคลี โอไทร์และสาร ไร โบฟลาวิน.....	65
4-9 จัดทำกัดของการวิเคราะห์ปริมาณของสารฟลาวินอะดีนิน ไดนิวคลีโอไทร์ ฟลาวิน โน โนนิวคลีโอไทร์ และสาร ไร โบฟลาวิน.....	66
4-10 ผลการสร้างช่วงความเป็นเส้นตรงของสารฟลาวินอะดีนิน ไดนิวคลีโอไทร์ ฟลาวิน โน โนนิวคลีโอไทร์ และสาร ไร โบฟลาวิน.....	66
4-11 ผลการสร้างกราฟมาตรฐานระหว่างพื้นที่พิกกับความเข้มข้นของสารสารฟลาวินอะดีนิน ไดนิวคลีโอไทร์ ฟลาวิน โน โนนิวคลีโอไทร์ และสาร ไร โบฟลาวิน.....	68
4-12 ความเที่ยงของการวิเคราะห์สารฟลาวินอะดีนิน ไดนิวคลีโอไทร์ ฟลาวิน โน โน นิวคลีโอไทร์ และ ไร โบฟลาวินพิจารณาในเทอมของ ค่าเมี่ยงเบนมาตรฐานสัมพัทธ์ ของค่ารีเทนชัน ไทร์และพื้นที่พิกสาร.....	70
4-13 ความแม่นของการวิเคราะห์สารฟลาวินอะดีนิน ไดนิวคลีโอไทร์และ ไร โบฟลาวิน พิจารณาในเทอมของค่าร้อยละการกลับคืน.....	71
4-14 ความแม่นของการวิเคราะห์สารฟลาวิน โน โนนิวคลีโอไทร์ พิจารณาในเทอมของค่า ร้อยละการกลับคืน.....	71

สารบัญตาราง (ต่อ)

ตารางที่	หน้า
4-15 ผลการวิเคราะห์ปริมาณสารฟลารินอะดีนในไคนิวคลีโอไทย ฟลารินโน่โนนิวคลีโอไทย และไฮ โน่ฟลารินในตัวอย่าง.....	71
พ-1 พื้นที่พิกสารละลายมาตรฐานชั้ลบุทามอลเพื่อใช้สร้างกราฟมาตรฐาน.....	89
พ-2 พื้นที่พิกสารละลายมาตรฐานเคลตนบูเทอลเพื่อใช้สร้างกราฟมาตรฐาน.....	89
พ-3 พื้นที่พิกสารละลายมาตรฐานชั้ลบุทามอลเพื่อใช้สร้างความเป็นเส้นตรงของการวิเคราะห์.....	90
พ-4 พื้นที่พิกสารละลายมาตรฐานเคลตนบูเทอลเพื่อใช้สร้างความเป็นเส้นตรงของการวิเคราะห์.....	90
พ-5 ค่าพื้นที่พิกสารมาตรฐานฟลารินอะดีนในไคนิวคลีโอไทย.....	98
พ-6 ค่าพื้นที่พิกสารมาตรฐานฟลารินโน่โนนิวคลีโอไทย.....	98
พ-7 ค่าพื้นที่พิกสารละลายมาตรฐานไฮ โน่ฟลาริน.....	98

สารบัญภาพ

ภาพที่	หน้า
1-1 โครงสร้างโมเลกุลของสารชั้นบุหามอลและเคลนบูเทรออล.....	5
1-2 โครงสร้างโมเลกุลของสารไวโนฟลาวิน ฟลาวินโนโนนิวคลีโอไทด์ และฟลาวินโนโนนิวคลีโอไทด์.....	6
2-1 การเกิดพันธะเคมีของ (A) การเกิดปฏิกิริยาของพื้นผิวของชิลานอลกับการประกอบ คลอโรไดเมทธิลไซเลน (Chlorodimethylsilene), (B) การเกิดปฏิกิริยาของพื้นผิวของ ชิลานอลกับสารประกอบพากไตรฟังชัลนัลก์ไซเลน (Trifunctional Silane), (C) การเกิด ปฏิกิริยาของพื้นผิวของชิลานอลกับสารประกอบพากไตรฟังชัลนัลก์อัลกอซิลิกไซเลน (Trifunctional Alkoxy silane).....	8
2-2 ผลของพีเอชของสารละลายเฟสเคลื่อนที่ในระบบ Reversed – phase ในตัวอย่างครด, เบส และกลาง กอคัมมที่ใช้ในการวิเคราะห์ μ Bondapak C ₁₈ ความยาว 30 เซนติเมตร ขนาดเดี่ยวนิ่นศูนย์กลางภายใน 0.4 เซนติเมตร เพสเคลื่อนที่ประกอบด้วย สารละลาย ฟอสฟे�ตเข้มข้น 25 มิลลิโมลาร์ ในแมกนอล 40% สาร 1 คือ กรดซาลิไซลิก (Salicylic Acid), สาร 2 คือ ฟโนบารบิตอน (Phenobarbitone), สาร 3 คือ ฟีนาเซติน (Phenacetin), สาร 4 คือ นิโคติน (Nicotine) และสาร 5 คือ เมทิลแอมเฟตามีน (Methylamphetamine).....	9
4-1 ผลของเปอร์เซ็นต์ของเมทานอลในสารละลายเฟสเคลื่อนที่ต่อ โกรมาโทแกรมของสาร เคลนบูเทรออลและชั้นบุหามอล สภาวะการทดลองดังนี้ เฟสเคลื่อนที่ประกอบด้วยตัวทำ ละลาย ก คือเมทานอล และตัวทำละลาย ข คือ 15.0 มิลลิโมลาร์ สารละลายฟอสฟे�ต พีเอช 2 ระบบการจะแบบเกรเดียน โดยเวลาตั้งแต่ 0-5.30 นาที ใช้เปอร์เซ็นต์ของตัว ทำละลาย ก 9% ความเข้มข้น SB และ CB = 2 มิลลิกรัมต่อลิตร.....	39
4-2 ความสัมพันธ์ระหว่างเปอร์เซ็นต์ของเมทานอลในสารละลายเฟสเคลื่อนที่กับสภาพไวของ สารชั้นบุหามอลและเคลนบูเทรออล.....	40

สารบัญภาพ (ต่อ)

ภาพที่	หน้า
4-3 ผลของค่าพีอีของสารละลายฟอสเฟตต่อโกรมาโทแกรมของสารเคลนบูทรอลและชั้นบูทามอล สถานะการทดลองดังนี้ เฟสเคลื่อนที่ประกอบด้วยตัวทำละลาย ก คือ เมทานอล และตัวทำละลาย ข คือ 15.0 มิลลิโมลาร์ สารละลายฟอสเฟต ระบบการระบายน้ำเดิน โดยเวลาตั้งแต่ 0-5.30 นาที ใช้ปอร์เซ็นต์ของตัวทำละลาย ก 9% และหลังจากเวลา 5.30 นาที ใช้ปอร์เซ็นต์ของตัวทำละลาย ก 25% ความเข้มข้น SB และ CB = 2 มิลลิกรัมต่อลิตร.....	41
4-4 ผลความเข้มข้นของสารละลายฟอสเฟตต่อโกรมาโทแกรมของสารเคลนบูทรอลและชั้นบูทามอล สถานะการทดลองดังนี้ เฟสเคลื่อนที่ประกอบด้วย ตัวทำละลาย ก คือ เมทานอล และตัวทำละลาย ข คือ สารละลายฟอสเฟต พีอี 3.0 ระบบการระบายน้ำเดิน โดยเวลาตั้งแต่ 0-5.30 นาที ใช้ปอร์เซ็นต์ของตัวทำละลาย ก 9% และหลังจากเวลา 5.30 นาที ใช้ปอร์เซ็นต์ของตัวทำละลาย ก 25% ความเข้มข้น SB และ CB = 2 มิลลิกรัมต่อลิตร.....	42
4-5 ความสัมพันธ์ระหว่างพีอีของสารละลายฟอสเฟตในสารละลายเฟสเคลื่อนที่กับสภาพไวของสารชั้นบูทามอลและเคลนบูทรอล.....	43
4-6 ความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มข้นของสารละลายฟอสเฟต ในสารละลายเฟสเคลื่อนที่กับสภาพไวของสารชั้นบูทามอลและเคลนบูทรอล.....	43
4-7 กราฟความเป็นเส้นตรงของสารละลายชั้นบูทามอล.....	45
4-8 กราฟความเป็นเส้นตรงของสารละลายเคลนบูทรอล.....	46
4-9 กราฟมาตรฐานของสารละลายชั้นบูทามอล.....	47
4-10 กราฟมาตรฐานของสารละลายเคลนบูทรอล.....	47
4-11 ผลการหาสภาวะที่เหมาะสมจากการเตรียมตัวอย่างเนื้อสุกร สถานะการทดลองดังนี้ เฟสเคลื่อนที่ประกอบด้วย ตัวทำละลาย ก คือเมทานอล และตัวทำละลาย ข คือ สารละลายฟอสเฟตพีอี 3.0 ระบบการระบายน้ำเดิน โดยเวลาตั้งแต่ 0-5.30 นาที ใช้ปอร์เซ็นต์ของตัวทำละลาย ก 9% และหลังจากเวลา 5.30 นาที ใช้ปอร์เซ็นต์ ตัวทำละลาย ก 25%.....	50

สารบัญภาพ (ต่อ)

ภาพที่	หน้า
4-12 ผลการตรวจเอกสารพิมพ์สารชั้นบุหามอถและเคลนบูเทรอต โดยการเติมสารละลายน้ำร้อนชั้นบุหามอถและเคลนบูเทรอต 100.0 มิลลิกรัมต่อลิตร 5.0 ในโกรลิตร์ สภาวะที่ใช้ในการทดลองคือ เฟสเคลื่อนที่ประกอบด้วยตัวทำละลาย ก คือเมทานอล และตัวทำละลาย ข คือ 5.0 มิลลิโนลาร์ สารละลายนอกฟอสเฟตพีเอช 3.0 ระบบการระบบทะเบียน เวลาตั้งแต่ 0-5.30 นาที ใช้ปอร์เซ็นต์ของตัวทำละลาย ก 9% และหลังจากเวลา 5.30 นาที ใช้ปอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก 25%	51
4-13 ผลของความเข้มข้นของเมทานอลใน 5.0 มิลลิโนลาร์ สารละลายนอกฟอสเฟตพีเอช 3.0 ต่อโกรมาโทแกรมของสารชั้นบุหามอถ สภาวะการทดลองดังนี้ เฟสเคลื่อนที่ ประกอบด้วยตัวทำละลาย ก คือเมทานอล และตัวทำละลาย ข คือ 15.0 มิลลิโนลาร์ สารละลายนอกฟอสเฟตพีเอช 3.0 ระบบการระบบทะเบียน หลังจากเวลา 5.30 นาที ใช้ปอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก 25% M1 = เมทริกซ์ตัวแทนงที่ 1.....	53
4-14 ผลความเข้มข้นของเมทานอลในสารละลายนอกฟอสเฟตความเข้มข้น 5.0 มิลลิโนลาร์ พีเอช 3.0 ต่อโกรมาโทแกรมสารเคลนบูเทรอต เฟสเคลื่อนที่ประกอบด้วยตัวทำละลาย ก คือ เมทานอล และตัวทำละลาย ข คือ 15.0 มิลลิโนลาร์ สารละลายนอกฟอสเฟต พีเอช 3.0 สภาวะการทดลองดังนี้ ระบบการระบบทะเบียน เวลาตั้งแต่ 0-5.30 นาที ใช้ปอร์เซ็นต์ของตัวทำละลาย ก 12% M2 = เมทริกซ์ตัวแทนงที่ 2.....	54
4-15 ความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มข้นเมทานอลกับค่าการแยกระหว่างพิกสารชั้นบุหามอถ กับพิกแมทริกซ์ตัวแทนงที่ 1.....	55
4-16 ความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มข้นเมทานอลกับค่าการแยกระหว่างพิกสารเคลนบูเทรอต กับพิกแมทริกซ์ตัวแทนงที่ 2.....	55
4-17 โกรมาโทแกรมตัวอย่างเนื้อสุกร 1 สภาวะเฟสเคลื่อนที่ที่เหมาะสมคือ ตัวทำละลาย ก คือเมทานอล และตัวทำละลาย ข คือ 5.0 มิลลิโนลาร์ สารละลายนอกฟอสเฟตพีเอช 3.0 ระบบการระบบทะเบียน เวลาตั้งแต่ 0-5.30 นาที ใช้ปอร์เซ็นต์ของตัวทำละลาย ก 12% และหลังจากเวลา 5.30 นาที ใช้ปอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก 17.5% เติมสารละลายน้ำร้อนเคลนบูเทรอตและชั้นบุหามอถความเข้มข้น 100.0 มิลลิกรัมต่อลิตร 10.0 ในโกรลิตร์.....	57

สารบัญภาพ (ต่อ)

ภาพที่	หน้า
4-18 โครมาโทแกรมตัวอย่างเนื้อสุกร 2 สาระน้ำมันดิบที่ใช้ในอาหารสัตว์ ก คือ เมทานอล และตัวทำละลาย ฯ คือ 5.0 มิลลิโมลาร์ สารละลายน้ำฟอสเฟตพีเอช 3.0 ระบบการระบบน้ำแบบเกรเดียน โดยเวลาตั้งแต่ 0-5.30 นาที ใช้ปอร์เซ็นต์ของตัวทำ ละลาย ก 12% และหลังจากเวลา 5.30 นาที ใช้ปอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก 17.5% เติมน้ำสารละลายมาตรฐานชั้นนำตามความเข้มข้น 1000 ไมโครกรัมต่อลิตร 20.0 ไมโครลิตร และเคลนนูทรอล 1000 ไมโครกรัมต่อลิตร 50.0 ไมโครลิตร.....	58
4-19 ผลของเบอร์เซ็นต์ของเมทานอลในสารละลายเพสเคลื่อนที่ต่อโครมาโทแกรมของสาร ฟลาวินอะเดนีนไดนิวคลีโอไทด์ ฟลาวินโนโนนิวคลีโอไทด์ และไรโบฟลาวิน สาระ การทดสอบ ดังนี้ เพสเคลื่อนที่ใช้เมทานอลใน 15.0 มิลลิโมลาร์ สารละลายน้ำฟอสเฟต พีเอช 6 อัตราส่วน 17: 83 (v/v) ความเข้มข้น FAD = 0.3 มิลลิกรัมต่อลิตร FMN และ RF = 0.5 มิลลิกรัมต่อลิตร.....	60
4-20 ความสัมพันธ์ระหว่างเบอร์เซ็นต์ของเมทานอลในสารละลายเพสเคลื่อนที่กับค่าการแยก ของพึกสารฟลาวินอะเดนีน ไดนิวคลีโอไทด์และพึกสารฟลาวินโนโนนิวคลีโอไทด์.....	61
4-21 ผลของพีเอชของสารละลายฟอสเฟตต่อโครมาโทแกรมของสารฟลาวินอะเดนีน ไดนิวคลีโอไทด์ ฟลาวินโนโนนิวคลีโอไทด์ และไรโบฟลาวิน สาระการทดสอบดังนี้ เพสเคลื่อนที่ใช้อัตราส่วนของเมทานอลต่อสารละลายฟอสเฟตเข้มข้น 15.0 มิลลิโมลาร์ อัตราส่วน 17: 83 (v/v) ความเข้มข้น FAD = 0.3 มิลลิกรัมต่อลิตร FMN และ RF = 0.5 มิลลิกรัมต่อลิตร.....	62
4-22 ผลของความเข้มข้นของสารละลายฟอสเฟตต่อโครมาโทแกรมของสารฟลาวินอะเดนีน ไดนิวคลีโอไทด์ ฟลาวินโนโนนิวคลีโอไทด์ และไรโบฟลาวิน สาระการทดสอบ ดังนี้ เพสเคลื่อนที่ใช้อัตราส่วนของเมทานอลต่อสารละลายฟอสเฟตพีเอช 6 อัตราส่วน 17: 83 (v/v) ความเข้มข้น FAD = 0.3 มิลลิกรัมต่อลิตร FMN และ RF = 0.5 มิลลิกรัมต่อลิตร.....	63

สารบัญภาพ (ต่อ)

ภาพที่	หน้า
4-23 ผลของการชี้แบบเกรเดียนต่อโคมไฟแอลอฟฟ์ของสารฟลารินอะดีนิน ไคนิวคลีโอ ไทย ฟลารินโน โนนิวคลีโอ ไทย และ ไรโรบฟลาริน สภาวะการทดลองดังนี้ เฟสเกลื่อนที่ ประกอบด้วยตัวทำละลาย ก คือ เมทานอล และตัวทำละลาย ข คือ 15.0 มิลลิโมลาร์ สารละลายฟอสเฟตพีเอช 6.0 ระบบการชี้แบบเกรเดียน เวลาตั้งแต่ 0-5.00 นาที ใช้ เบอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก 17% และหลังจากเวลา 5.00 นาที ใช้เบอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก 25% ตรวจวัดสัญญาณที่ความยาวคลื่น เวลา 0-6.00 นาที 267 นาโนเมตร เวลา 6.01-8.00 นาที 400 นาโนเมตร หลังจากเวลา 8.00 นาที 267 นาโนเมตร ความเข้มข้น $FAD = 0.3$ มิลลิกรัมต่อลิตร FMN และ $RF = 0.5$ มิลลิกรัมต่อลิตร.....	64
4-24 กราฟความเป็นเส้นตรงของสารฟลารินอะดีนิน ไคนิวคลีโอ ไทย.....	67
4-25 กราฟความเป็นเส้นตรงของสารฟลารินโน โนนิวคลีโอ ไทย.....	67
4-26 กราฟความเป็นเส้นตรงของสาร ไรโรบฟลาริน.....	68
4-27 กราฟมาตรฐานของสารฟลารินอะดีนิน ไคนิวคลีโอ ไทย.....	69
4-28 กราฟมาตรฐานของสารฟลาริน โนนิวคลีโอ ไทย.....	69
4-29 กราฟมาตรฐานของสาร ไรโรบฟลาริน.....	70
4-30 โคมไฟแอลอฟฟ์ของเบียร์สิงห์เติมสารละลายมาตรฐาน FAD และ RF ความเข้มข้น 100.0 มิลลิกรัมต่อลิตร 10.0 ไมโครลิตร สภาวะการทดลองดังนี้ เฟสเกลื่อนที่ ประกอบด้วยตัวทำละลาย ก คือ เมทานอล และตัวทำละลาย ข คือ 15.0 มิลลิโมลาร์ สารละลายฟอสเฟตพีเอช 6.0 ระบบการชี้แบบเกรเดียน เวลาตั้งแต่ 0-5.00 นาที ใช้ เบอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก 17% และหลังจากเวลา 5.00 นาที ใช้เบอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก 25%.....	72
4-31 โคมไฟแอลอฟฟ์ของเบียร์สิงห์เติมสารละลายมาตรฐาน FMN และ RF ความเข้มข้น 100.0 มิลลิกรัมต่อลิตร 20.0 ไมโครลิตร สภาวะการทดลองดังนี้ เฟสเกลื่อนที่ ประกอบด้วยตัวทำละลาย ก คือ เมทานอล และตัวทำละลาย ข คือ 15.0 มิลลิโมลาร์ สารละลายฟอสเฟตพีเอช 6.0 ระบบการชี้แบบเกรเดียน เวลาตั้งแต่ 0-5.00 นาที ใช้ เบอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก 17% และหลังจากเวลา 5.00 นาที ใช้เบอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก 25%.....	73

สารบัญภาพ (ต่อ)

ภาพที่	หน้า
4-32 โคมไฟแอลอฟฟ์ชั้งและเบียร์ไสเนเก้นต์ สภาวะการทดลองดังนี้ เฟสเคลื่อนที่ ประกอบด้วยตัวทำละลาย ก คือ เมทานอล และตัวทำละลาย ข คือ 15.0 มิลลิโมลาร์ สารละลายฟอสเฟตพีอีช 6.0 ระบบการจะแบบเกรเดียน เวลาตั้งแต่ 0-5.00 นาที ใช้ เปอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก 17% และหลังจากเวลา 5.00 นาที ใช้เปอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก 25%.....	74
5-1 แสดงโครงสร้างของชั้นบูหามอลและเคลนบูห์เรล (SB' = ชั้นบูหามอลแคทท์ไออ่อน และ CB' = เคลนบูห์เรลแคทท์ไออ่อน)	76
พ-1 โคมไฟแอลอฟฟ์ชั้นบูหามอลความเข้มข้น 20 ในโครงการมต่ออิติตร สภาวะการทดลอง คือ เฟสเคลื่อนที่ประกอบด้วย ตัวทำละลาย ก คือเมทานอล และ ตัวทำละลาย ข คือ 5.0 มิลลิโมลาร์ สารละลายฟอสเฟตพีอีช 3.0 ระบบการจะแบบ เกรเดียน โดยเวลาตั้งแต่ 0-5.30 นาที ใช้เปอร์เซ็นต์ของตัวทำละลาย ก 9% และ หลังจากเวลา 5.30 นาที ใช้เปอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก 25%.....	87
พ-2 โคมไฟแอลอฟฟ์ชั้นบูหามอลความเข้มข้น 20 ในโครงการมต่ออิติตร สภาวะการทดลอง คือ เฟสเคลื่อนที่ประกอบด้วย ตัวทำละลาย ก คือเมทานอล และ ตัวทำละลาย ข คือ 5.0 มิลลิโมลาร์ สารละลายฟอสเฟตพีอีช 3.0 ระบบการจะแบบ เกรเดียน โดยเวลาตั้งแต่ 0-5.30 นาที ใช้เปอร์เซ็นต์ของตัวทำละลาย ก 9% และ หลังจากเวลา 5.30 นาที ใช้เปอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก 25%.....	87
พ-3 โคมไฟแอลอฟฟ์ชั้นบูหามอลความเข้มข้น 40 ในโครงการมต่ออิติตร สภาวะการทดลอง คือ เฟสเคลื่อนที่ประกอบด้วย ตัวทำละลาย ก คือเมทานอล และ ตัวทำละลาย ข คือ 5.0 มิลลิโมลาร์ สารละลายฟอสเฟตพีอีช 3.0 ระบบการจะแบบ เกรเดียน โดยเวลาตั้งแต่ 0-5.30 นาที ใช้เปอร์เซ็นต์ของตัวทำละลาย ก 9% และ หลังจากเวลา 5.30 นาที ใช้เปอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก 25%.....	88
พ-4 โคมไฟแอลอฟฟ์ชั้นบูหามอลความเข้มข้น 40 ในโครงการมต่ออิติตร สภาวะการทดลอง คือ เฟสเคลื่อนที่ประกอบด้วย ตัวทำละลาย ก คือเมทานอล และ ตัวทำละลาย ข คือ 5.0 มิลลิโมลาร์ สารละลายฟอสเฟตพีอีช 3.0 ระบบการจะแบบ เกรเดียน โดยเวลาตั้งแต่ 0-5.30 นาที ใช้เปอร์เซ็นต์ของตัวทำละลาย ก 9% และ หลังจากเวลา 5.30 นาที ใช้เปอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก 25%.....	88

สารบัญภาพ (ต่อ)

ภาพที่	หน้า
พ-5 สเปกตรัมของชั้ลนูทานอล.....	91
พ-6 สเปกตรัมของเคลนนูเทรออล.....	91
พ-7 สเปกตรัมของแมทริกซ์ตัวแทนงที่ 1.....	91
พ-8 สเปกตรัมของแมทริกซ์ตัวแทนงที่ 2.....	92
พ-9 สเปกตรัมของชั้ลนูทานอลในตัวอย่างเนื้อสุกร 2.....	92
พ-10 โคมไฟแกรมของสารละลายมาตรฐานฟลาวินอะคินิน ในนิวคลีโอไทด์ที่ความเข้มข้น 25 ไมโครกรัมต่อลิตร สภาพการทดลอง กีอิ เฟสเคลื่อนที่ประกอบด้วยตัวทำละลาย ก คือเมทานอล และตัวทำละลาย ข กีอิ 15.0 มิลลิโนลาร์ สารละลายฟอสเฟตฟีอีช 6.0 ระบบการ chromatograph เวลาตั้งแต่ 0-5.00 นาที ใช้เปอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก 17% และหลังจากเวลา 5.00 นาที ใช้เปอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก 25%.....	93
พ-11 โคมไฟแกรมของสารละลายมาตรฐานฟลาวิน ในนิวคลีโอไทด์ที่ความเข้มข้น 50 ไมโครกรัมต่อลิตร สภาพการทดลอง กีอิ เฟสเคลื่อนที่ประกอบด้วยตัวทำละลาย ก คือเมทานอล และตัวทำละลาย ข กีอิ 15.0 มิลลิโนลาร์ สารละลายฟอสเฟตฟีอีช 6.0 ระบบการ chromatograph เวลาตั้งแต่ 0-5.00 นาที ใช้เปอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก 17% และหลังจากเวลา 5.00 นาที ใช้เปอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก 25%.....	93
พ-12 โคมไฟแกรมของสารละลายมาตรฐานไรโนฟลาวินที่ความเข้มข้น 25 ไมโครกรัมต่อลิตร สภาพการทดลอง กีอิ เฟสเคลื่อนที่ประกอบด้วยตัวทำละลาย ก คือเมทานอล และตัวทำละลาย ข กีอิ 15.0 มิลลิโนลาร์ สารละลายฟอสเฟตฟีอีช 6.0 ระบบการ chromatograph เวลาตั้งแต่ 0-5.00 นาที ใช้เปอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก 17% และหลังจากเวลา 5.00 นาที ใช้เปอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก 25%.....	94
พ-13 โคอมไฟแกรมของสารละลายมาตรฐานฟลาวินอะคินิน ในนิวคลีโอไทด์ที่ความเข้มข้น 50 ไมโครกรัมต่อลิตร สภาพการทดลอง กีอิ เฟสเคลื่อนที่ประกอบด้วยตัวทำละลาย ก คือเมทานอล และตัวทำละลาย ข กีอิ 15.0 มิลลิโนลาร์ สารละลายฟอสเฟตฟีอีช 6.0 ระบบการ chromatograph เวลาตั้งแต่ 0-5.00 นาที ใช้เปอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก 17% และหลังจากเวลา 5.00 นาที ใช้เปอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก 25%.....	94

สารบัญภาพ (ต่อ)

พ-14 โคมไฟแกรนของสารละลายมาตรฐานฟลารินโน่โนนิวคลีโอไทยที่ความเข้มข้น 100 ไมโครกรัมต่อลิตร สภาพการทดลอง คือ เพสเคลื่อนที่ประกอบด้วยตัวทำละลาย ก คือเมทานอล และตัวทำละลาย ฯ คือ 15.0 มิลลิโนลาร์ สารละลายฟอสเฟตฟีโซช 6.0 ระบบการซับแบนเกรเดียน เวลาตั้งแต่ 0-5.00 นาที ใช้เปอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก 17% และหลังจากเวลา 5.00 นาที ใช้เปอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก 25%.....	95
พ-15 โคมไฟแกรนของสารละลายมาตรฐานไรโนฟลารินที่ความเข้มข้น 50 ไมโครกรัมต่อลิตร สภาพการทดลอง คือ เพสเคลื่อนที่ประกอบด้วยตัวทำละลาย ก คือเมทานอล และตัวทำละลาย ฯ คือ 15.0 มิลลิโนลาร์ สารละลายฟอสเฟตฟีโซช 6.0 ระบบการซับแบนเกรเดียน เวลาตั้งแต่ 0-5.00 นาที ใช้เปอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก 17% และหลังจากเวลา 5.00 นาที ใช้เปอร์เซ็นต์ตัวทำละลาย ก 25%.....	95
พ-16 สเปกตรัมของฟลารินอะดีนินไคนิวคลีโอไทย.....	96
พ-17 สเปกตรัมของฟลารินโน่โนนิวคลีโอไทย.....	96
พ-18 สเปกตรัมของไรโนฟลาริน.....	96
พ-19 สเปกตรัมของฟลารินอะดีนินไคนิวคลีโอไทยในตัวอย่าง.....	97
พ-20 สเปกตรัมของฟลารินโน่โนนิวคลีโอไทยในตัวอย่าง.....	97
พ-21 สเปกตรัมของไรโนฟลารินในตัวอย่าง.....	97