

การสกัดเฮฟารินจากปอดสุกร

นางสาวทิพวรรณ ว่องวิวิธกุล

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต

สาขาวิชาเทคโนโลยีทางชีวภาพ

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ปีการศึกษา 2539

ISBN 974-635-408-6

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

I2050729X

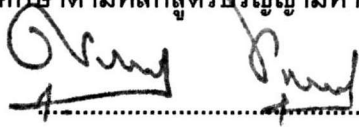
EXTRACTION OF HEPARIN FROM PORCINE LUNG

Miss Tiphawan Wongwiwithakul

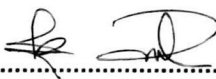
**Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements
for the Degree of Master of Science
Program of Biotechnology
Graduate School
Chulalongkorn University
Academic Year 1996
ISBN 974-635-408-6**

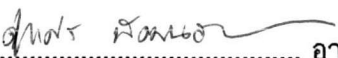
หัวข้อวิทยานิพนธ์ การสกัดเฮพารินจากปอดสุกร
โดย นางสาว ทิพวรรณ ว่องวิวิธกุล
สาขาวิชา เทคโนโลยีทางชีวภาพ
อาจารย์ที่ปรึกษา อาจารย์ ดร. ศุภสร พัฒนอักษร
อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. อมร เพชรสม


บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้หัวข้อวิทยานิพนธ์ฉบับนี้
เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญามหาบัณฑิต

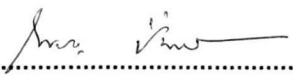

..... คณบดีบัณฑิตวิทยาลัย
(ศาสตราจารย์ นายแพทย์ศุภวัฒน์ ชูติวงศ์)

คณะกรรมการตรวจสอบวิทยานิพนธ์


..... ประธานกรรมการ
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. สุเมธ ตันตระเชียร)


..... อาจารย์ที่ปรึกษา
(อาจารย์ ดร. ศุภสร พัฒนอักษร)


..... อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. อมร เพชรสม)


..... กรรมการ
(รองศาสตราจารย์ ดร. ไพเราะ ปิ่นพานิชการ)

พิมพ์ต้นฉบับบทคัดย่อวิทยานิพนธ์ภายในกรอบสี่เหลี่ยมนี้เพียงแผ่นเดียว

ทิพวรรณ ว่องวิวิธกุล: การสกัดเฮพารินจากปอดสุกร (EXTRACTION OF HEPARIN FROM PORCINE LUNG) อ.ที่ปรึกษา อ.ดร.ศุภสร พัฒนอักษร, อ.ที่ปรึกษาร่วม: ผศ.ดร.อมรเพชรสม 83 หน้า. ISBN 974-635-408-6

กระบวนการสกัดเฮพารินจากเนื้อเยื่อปอดสุกรประกอบด้วย: 1) การออโตไลซิสเนื้อเยื่อ 2) การย่อยเนื้อเยื่อด้วยเอนไซม์นิวเทรส 3) การตกตะกอนสารเจือปนด้วยกรดไตรคลอโรอะซิติก 4) การกำจัดสารที่มีน้ำหนักโมเลกุลต่ำกว่า 3,000 คาลตันด้วยวิธีอัลตราฟิลเทรชัน 5) การตกตะกอนลำดับส่วนไกลโคอะมิโนไกลแคนประเภทต่างๆที่เจือปนรวมทั้งเฮพารินด้วยสารละลายเอธานอลในน้ำ และ 6) การทำเฮพารินที่สกัดได้ให้บริสุทธิ์ยิ่งขึ้นโดยวิธีแอนไอออนเอ็กซ์เชนจ์โครมาโทกราฟี พบว่าเฮพารินที่ได้มีค่าต่อต้านการแข็งตัวของเลือดแบบแอนติแฟกเตอร์เทนเอ (Anti Factor Xa) เท่ากับ 143.21 ยูนิตต่อมิลลิกรัม ด้วยกระบวนการนี้สามารถสกัดเฮพารินได้ 18.20 มิลลิกรัม (2,606.42 ยูนิต) จากเนื้อเยื่อปอดสุกร 1 กิโลกรัม (น้ำหนักเปียก) นอกจากนี้ได้ทำการตรวจสอบโครงสร้างทางเคมีของเฮพารินที่สกัดได้โดยวิธีนิวเคลียร์แมกเนติกเรโซแนนซ์สเปกโตรสโคปีและวิเคราะห์อัตราส่วนองค์ประกอบธาตุ พบว่ามีไนโตรเจน 4.63 % คาร์บอน 48.86 % ไฮโดรเจน 9.31% และซัลเฟอร์ 37.20% และจากการหาน้ำหนักโมเลกุลด้วยวิธีไซส์เอ็กซ์คลูชันโครมาโทกราฟีพบว่าเฮพารินที่ได้มีน้ำหนักโมเลกุล 4,500 คาลตัน

ภาควิชา
สาขาวิชา เทคโนโลยีทางชีวภาพ
ปีการศึกษา 2539

ลายมือชื่อนิสิต *ทิพวรรณ*
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา *ศุภสร พัฒนอักษร*
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม *อมรเพชรสม*

พิมพ์ต้นฉบับบทความวิทยานิพนธ์ภายในกรอบสี่เหลี่ยมนี้เพียงแผ่นเดียว

C626964 : MAJOR BIOTECHNOLOGY

KEY WORD: GLYCOSAMINOGLYCANS/HEPARIN PREPARATION/HEPARIN PURIFICATION

TIPHAWAN WONGWIWITAKUL: EXTRACTION OF HEPARIN FROM PORCINE LUNG.

THESIS ADVISOR: SUPASON PATTANAARGSON, Ph.D. THESIS CO-ADVISOR:

ASST. PROF. AMORN PETSOM, Ph.D. 83 pp. ISBN 974-635-408-6

The extraction and purification processes of heparin from porcine lung consist of 1) tissue autolysis 2) tissue digestion by Neutrase enzyme 3) precipitation of impurities with trichloroacetic acid 4) removal of molecules with molecular weight of less than 3,000 daltons by ultrafiltration 5) fractional precipitation of contaminating glycosaminoglycans and heparin with aqueous ethanol solution and 6) further purification of the obtained heparin by anion exchange chromatography. It was found that the Anti Factor Xa blood anticoagulant activity of the purified heparin was 143.21 unit/mg. By using these extraction and purification processes, one kilogram (wet weight) of the porcine lung tissue yields 18.20 milligrams of high purity heparin (2,606.42 units). Structural analyses of the obtained heparin were done by nuclear magnetic resonance spectroscopy and elemental analysis. It was found that the heparin preparation had 4.63%N 48.86%C 9.31%H and 37.20%S and molecular weight of 4,500 daltons estimated by size exclusion chromatography.

ภาควิชา.....

สาขาวิชา..... เทคโนโลยีทางชีวภาพ

ปีการศึกษา..... 2539

ลายมือชื่อนิสิต..... *ทิพวัน วงวิวิทกุล*

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา..... *สุพาส ปัตนาอาร์กสัน*

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม..... *อมร เพ็ชร์อมร*

กิตติกรรมประกาศ

วิทยานิพนธ์ฉบับนี้สำเร็จลุล่วงได้ด้วยคามอนุเคราะห์อย่างยิ่งจาก อาจารย์ ดร. ศุภสร พัฒนอักษร ที่กรุณารับเป็นอาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. อมร เพชรสม อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม ซึ่งได้ให้คำปรึกษา ข้อแนะนำและช่วยเหลือ อย่างดียิ่งตลอดระยะเวลาในการทำวิจัย รวมทั้งช่วยตรวจสอบแก้ไขวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ ให้สมบูรณ์ยิ่งขึ้น จึงขอขอบพระคุณอย่างสูงไว้ ณ ที่นี้

ขอขอบพระคุณ ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. สุเมธ ตันตระเรียร ที่กรุณาเป็น ประธานกรรมการสอบวิทยานิพนธ์ และรองศาสตราจารย์ ดร. ไพเราะ ปิ่นพานิชการ ที่กรุณาเป็นกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

ขอขอบพระคุณ รองศาสตราจารย์ ดร. ไพเราะ ปิ่นพานิชการ ที่กรุณา ให้คำแนะนำและแนวคิดอันมีค่ายิ่งต่อการทำวิจัยตลอดจนช่วยแก้ไขวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ ให้สมบูรณ์ยิ่งขึ้น รองศาสตราจารย์ ดร. นลิน นิลอุบล ที่กรุณาให้คำแนะนำและ จัดหาเอนไซม์สำหรับใช้ในการวิจัย และ ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. มานะ ศรียุทธศักดิ์ ที่กรุณาให้คำแนะนำการใช้เครื่องมือวิเคราะห์ต่าง ๆ ในการวิจัย

ขอขอบพระคุณ ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. สุพงศ์ นวัคนัตถุศาสตร์ ผู้อำนวยการสถาบันเทคโนโลยีชีวภาพและวิศวกรรมพันธุศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ที่กรุณาเอื้อเฟื้อสถานที่ตลอดจนอุปกรณ์และสารเคมี ในการทำวิจัย

ขอขอบคุณ คุณวัลย์ลักษณ์ เหล่าสินชัย คุณศรินทิพย์ อานามนาถ คุณทรงจันทร์ ภูทอง คุณเลอศักดิ์ พร้อมสงฆ์ และนักวิจัยของสถาบันเทคโนโลยีชีวภาพ และวิศวกรรมพันธุศาสตร์ ที่ได้ให้ความช่วยเหลือ คำแนะนำ และกำลังใจทำให้ วิทยานิพนธ์ฉบับนี้สำเร็จลุล่วงด้วยดี

ขอขอบคุณ เจ้าหน้าที่ฝ่ายช่างเทคนิค และเจ้าหน้าที่ธุรการประจำสถาบัน เทคโนโลยีชีวภาพและวิศวกรรมพันธุศาสตร์ ซึ่งได้ให้ความช่วยเหลือ และอำนวยความสะดวกระหว่างการทำวิจัย

ขอกราบขอบพระคุณ บิคา มารดา ที่ให้ความรักและความเข้าใจผู้วิจัยเสมอ ซึ่งเป็นกำลังใจอันสำคัญยิ่งต่อผู้วิจัยตลอดมา

ขอขอบคุณ เพื่อนๆและน้องๆ Biotech ชาวสถาบันทุกคนที่เป็นกำลังใจให้เสมอ สุดท้ายนี้ขอขอบคุณ พี่สาว น้องสาว เพื่อนกลุ่มเกษตร KU. 47 ทุกคน และคุณอาภรณ์ ธีรมงคลรัศมี ที่ให้ความช่วยเหลือ ความเข้าใจ และเป็นกำลังใจ ให้ตลอดระยะเวลาในการทำวิทยานิพนธ์

สารบัญ

หน้า

บทคัดย่อภาษาไทย.....	ง
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ.....	จ
กิตติกรรมประกาศ.....	ฉ
สารบัญ.....	ช
สารบัญตาราง.....	ฎ
สารบัญรูป.....	ฏ
คำอธิบายสัญลักษณ์และคำย่อ.....	ณ
บทที่	
1. บทนำ.....	1
2. วิธีการทดลอง.....	13
2.1 อุปกรณ์ที่ใช้ในการทดลอง.....	13
2.2 เคมีภัณฑ์ที่ใช้ในการทดลอง.....	14
2.3 เนื้อเยื่อสัตว์.....	15
2.4 การสกัดเฮฟารินจากปอดสุกร.....	16
2.4.1 การออโตไลซ์เนื้อเยื่อปอด.....	17
2.4.1.1 การเตรียมเนื้อเยื่อปอดก่อนนำไป	
ออโตไลซ์.....	17
2.4.1.2 การออโตไลซ์เนื้อเยื่อปอด.....	17
2.4.2 การย่อยเนื้อเยื่อเพื่อย่อยโปรตีนที่ยึดเกาะกับสาย	
เฮฟารินออกด้วยโปรติเอส.....	17
2.4.2.1 การศึกษาผลของโกลูอินที่มีต่อการทำงาน	
ของเอนไซม์.....	17
2.4.2.1.1 การศึกษาผลของโกลูอินที่มีต่อ	
การทำงานของเอนไซม์แพนكريเอติน.....	18
2.4.2.1.2 การศึกษาผลของโกลูอินต่อ	
การทำงานของเอนไซมนิวเทรส.....	18

สารบัญ(ต่อ)

	หน้า
2.4.2.2 การศึกษากรรมวิธีการเติมโปรติเอส.....	19
2.4.2.3 การเปรียบเทียบประสิทธิภาพการย่อยเนื้อเยื่อ เพื่อสลายโปรตีนที่ยึดเกาะกับสายเฮพารินของ เอนไซม์แพนกรีเอทินและนิวเทรส.....	19
2.4.2.3.1 การหาความเข้มข้นที่เหมาะสม ของเอนไซม์แพนกรีเอทินและระยะเวลาที่ เหมาะสมในการทำปฏิกิริยา.....	19
2.4.2.3.2 การหาความเข้มข้นของเอนไซม์ นิวเทรสและระยะเวลาที่เหมาะสมในการทำ ปฏิกิริยา.....	21
2.4.2.4 การย่อยเนื้อเยื่อปอดเพื่อสลายโปรตีนที่ยึดเกาะ กับสายเฮพารินด้วยเอนไซม์นิวเทรส.....	22
2.4.3 การแยกเฮพารินหลังการย่อย.....	22
2.4.4 การทำเฮพารินให้บริสุทธิ์โดยวิธีโครมาโทกราฟีแบบ ใช้ความดันสูง(High Performance Liquid Chromatography:HPLC)ด้วยคอลัมน์พีเอ-ดีอีเออี (PA-DEAE column).....	24
2.4.5 การวิเคราะห์ความเข้มข้นของเฮพารินโดยวิธีคาร์บาโซล (Carbazole method).....	25
2.4.6 การวิเคราะห์หาแอกติวิตีของเฮพารินในการยับยั้ง แฟกเตอร์เทนเอด้วยชุดทดสอบการยับยั้ง แฟกเตอร์เทนเอ.....	27
2.4.7 การวิเคราะห์หาความเข้มข้นของเฮพารินโดยการหาปริมาณ เฮกโซซามีนโดยวิธีของเอลสัน-มอร์แกน (Elson-Morgan).....	28
2.4.8 การหาน้ำหนักแห้ง.....	31

สารบัญ(ต่อ)

	หน้า
2.4.9 การตรวจสอบความบริสุทธิ์ของสารเฮพารินที่สกัด ได้โดยวิธีนิวเคลียร์แมกเนติกเรโซแนนซ์สเปกโทรสโคปี (NMR Spectroscopy).....	31
2.4.10 การหาน้ำหนักโมเลกุลของสารเฮพารินที่สกัดได้ โดยวิธี HPLC.....	31
2.4.11 การวิเคราะห์ธาตุไนโตรเจน(N) คาร์บอน(C) ไฮโดรเจน(H) และ ซัลเฟอร์(S)โดยวิธี Elemental Analyzer (NA 2000).....	32
3.ผลการทดลองและวิจารณ์ผลการทดลอง.....	33
3.1 การศึกษาผลของโกลูอินที่มีต่อการทำงานของเอนไซม์ โปรติเอส.....	33
3.2 ผลของนิวเทรสในการปลดปล่อยเฮพารินจากเนื้อเยื่อเมื่อ เปรียบเทียบการย่อยในรูปเนื้อเยื่อแขวนลอย ส่วนน้ำใสจากการ ออโตไลซิส และกากเนื้อเยื่อ.....	35
3.3 การศึกษาหาความเข้มข้นของโปรติเอสที่เหมาะสมและระยะเวลา ที่เหมาะสมของปฏิกิริยาการย่อยด้วยโปรติเอส.....	37
3.3.1การทดลองแปรระยะเวลาของการทำปฏิกิริยาของเอนไซม์ แพนครีเอตินเป็นระยะเวลา 24 ชั่วโมง.....	37
3.3.2การหาความเข้มข้นของเอนไซม์แพนครีเอตินที่เหมาะสม และระยะเวลาที่เหมาะสมในการย่อยของเอนไซม์ แพนครีเอติน(Pancreatin).....	38
3.3.3การทดลองแปรระยะเวลาของการทำปฏิกิริยาของ เอนไซม์นิวเทรสเป็นระยะเวลา 24 ชั่วโมง.....	40
3.3.4การหาความเข้มข้นที่เหมาะสมและระยะเวลาที่ เหมาะสมในการย่อยของเอนไซม์นิวเทรส (Neutrase).....	41
3.4 การทำเฮพารินที่ได้จากการย่อยเนื้อเยื่อให้บริสุทธิ์โดยการกรอง ร่วมกับวิธีอัลตราฟิลเทรชัน.....	44

สารบัญ(ต่อ)

หน้า

3.5 การแยกเฮพารินให้บริสุทธิ์โดยวิธีโครมาโทกราฟี แบบใช้ความดันสูง(HPLC) ด้วยคอลัมน์พีเอ-ดีอีเออี...45	45
3.6 การตรวจสอบความบริสุทธิ์ของสารเฮพารินที่สกัดได้ด้วย วิธี NMR Spectroscopy.....49	49
3.7 การหาน้ำหนักโมเลกุลของเฮพารินที่สกัดได้ด้วยคอลัมน์ Ultrahydrogel 250.....57	57
3.8 การวิเคราะห์ธาตุ N/C/H/S โดยวิธี Elemental Analyzer (NA 2000).....64	64
3.9 การหาปริมาณเฮกโซซามีนของเฮพารินที่สกัดได้โดยวิธี ของเอลสัน-มอร์แกน(Elson-Morgan).....65	65
4.สรุปผลการทดลอง.....66	66
รายการอ้างอิง.....68	68
ภาคผนวก.....71	71
ประวัติผู้เขียน.....83	83

สารบัญตาราง

ตารางที่	หน้า
1.1 แสดงความสามารถการละลายได้ของเฮพารินที่อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียส.....	5
1.2 แสดงชื่อผู้วิจัย ชนิดของเนื้อเยื่อ ขั้นตอนหลักในการสกัดเฮพาริน ปริมาณและแอกติวิตีจำเพาะ(Specific activity)ของเฮพาริน ที่สกัดได้.....	8
2.1 แสดงเครื่องมือ รุ่น และบริษัทผู้ผลิตที่ใช้ในการทดลอง.....	13
2.2 แสดงรายชื่อเคมีภัณฑ์และบริษัทผู้ผลิต.....	14
2.3 แสดงปริมาณสารละลายที่เติมลงในหลอดทดลอง.....	18
2.4 แสดงปริมาณและปริมาตรสารที่เติมลงในหลอดทดลองในการทดลองหา ความเข้มข้นที่เหมาะสมของเอนไซม์แพนครีเอตินและระยะเวลา ที่เหมาะสมในการทำปฏิกิริยา.....	20
2.5 แสดงปริมาณและปริมาตรสารต่าง ๆ ที่เติมลงในหลอดทดลอง ในการทดลองหาความเข้มข้นของเอนไซม์นิวเทรสและระยะเวลา ที่เหมาะสมในการทำปฏิกิริยาของเอนไซม์นิวเทรส.....	21
2.6 แสดงปริมาณและปริมาตรสารที่เติมลงในหลอดทดสอบตามลำดับ.....	27
2.7 แสดงปริมาตรของสารต่าง ๆ ในการเตรียมสารละลายเฮพาริน.....	28
2.8 แสดงขั้นตอนการวิเคราะห์และปริมาตรสารละลายที่ใช้ในการวิเคราะห์ หาความเข้มข้นของเฮกโซซามีนโดยวิธีเอลสัน-มอร์แกน.....	29
2.9 แสดงปริมาตรต่าง ๆ ในการเตรียมสารละลายมาตรฐานของ D-glucosamine-HCl.....	30
3.1 แสดงค่าแอกติวิตีของเอนไซม์แพนครีเอตินเมื่อมีการเติมโกลูอิน ที่ความเข้มข้นต่าง ๆ.....	34
3.2 แสดงค่าแอกติวิตีของเอนไซม์นิวเทรสเมื่อมีการเติมโกลูอิน ที่ความเข้มข้นต่าง ๆ.....	34
3.3 แสดงค่าความเข้มข้นของเฮพารินโดย uronic assay จากการย่อย เนื้อเยื่อสารแขวนลอย สารละลายใสจากสารแขวนลอยเนื้อเยื่อ และกากเนื้อเยื่อที่กรองเอาสารละลายใสออกไป.....	36

สารบัญตาราง(ต่อ)

ตารางที่	หน้า
3.4 แสดงขั้นตอนการทำเฮพารินให้บริสุทธิ์โดยการตกตะกอนลำดับส่วน และวิธีอัลตราฟิลเทรชัน.....	44
3.5 แสดงปริมาณของไกลโคอะมิโนไกลแคนและแอนติแฟกเตอร์เทนเอ (Anti Factor Xa activity) ของสารส่วนต่างๆ.....	47
3.6 แสดงค่าความเข้มข้นของเฮพารินโดย uronic assay และ ค่าแอนติวิตี ของเฮพารินที่สกัดได้.....	48
3.7 แสดงผลการวิเคราะห์ธาตุ N/C/H/S โดยเครื่อง Elemental Analyzer (NA 2000).....	64
3.8 แสดงค่าปริมาณเฮกโซซามีนที่มีอยู่ในเฮพารินมาตรฐานและเฮพารินที่ สกัดได้.....	65

สารบัญรูป

รูปที่

หน้า

1.1	แสดงโครงสร้างทั่วไปของเฮพาริน.....	2
1.2	แสดงโครงสร้างสารประกอบในกลุ่มของไกลโคอะมิโนไกลแคน.....	4
1.3	แสดงกระบวนการแข็งตัวของเลือด(Blood Coagulation).....	6
2.1	แสดงขั้นตอนทั้งหมดในการสกัดเฮพารินจากเนื้อเยื่อปอดสุกร ของงานวิจัยนี้.....	16
2.2	แสดงขั้นตอนการแยกสารเฮพารินจากสารละลายหลังการย่อย.....	23
3.1	กราฟแสดงค่าความเข้มข้นของเฮพารินโดย uronic assay ของสารละลาย ที่ได้จากการย่อยสารแขวนลอยเนื้อเยื่อเป็นระยะเวลาต่าง ๆ ด้วยความเข้มข้น ของเอนไซม์แพนกรีเอตินต่าง ๆ.....	38
3.2	กราฟแสดงค่าความเข้มข้นของเฮพารินโดย uronic assay ของสารละลาย ที่ได้จากการย่อยสารแขวนลอยเนื้อเยื่อ(เป็นระยะเวลา 4 ชั่วโมง) ด้วย ความเข้มข้นของเอนไซม์แพนกรีเอตินและระยะเวลาของการทำปฏิกิริยา ต่าง ๆ.....	39
3.3	กราฟแสดงค่าความเข้มข้นของเฮพารินโดย uronic assay ของสารละลาย ที่ได้จากการย่อยสารแขวนลอยเนื้อเยื่อเป็นระยะเวลาต่าง ๆ ด้วย ความเข้มข้นของเอนไซม์นิวเทรส.....	40
3.4	กราฟแสดงค่าความเข้มข้นของเฮพารินโดย uronic assay ของสารละลาย ที่ได้จากการย่อยสารแขวนลอยเนื้อเยื่อ(เป็นระยะเวลา 4 ชั่วโมง) ด้วย ความเข้มข้นต่าง ๆ ของเอนไซม์นิวเทรสและระยะเวลาของการทำปฏิกิริยา ต่าง ๆ.....	42
3.5	กราฟแสดงค่าความเข้มข้นของ GAG (ไกลโคอะมิโนไกลแคน)ในสารละลาย ที่ชะออกมาจากคอลัมน์ด้วยเฟสเคลื่อนที่ต่าง ๆ ตามลำดับขั้น คือ 0.1 M NaCl in H ₂ O 0.5 M NaCl in H ₂ O 1.25 M NaCl in 0.01 M HCl 1.50 M NaCl in 0.01 M HCl และ 2.0 M NaCl in 0.01 M HCl.....	46
3.6	แสดง ¹ H NMR สเปกตรัมของสารเฮพารินมาตรฐาน ที่ 500 MHz อุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส.....	49

สารบัญรูป(ต่อ)

หน้า

รูปที่

3.7 แสดง ^1H NMR สเปกตรัมของสารไฮยาลูโรนิกแอซิด ที่ 500 MHz ใน D_2O ที่อุณหภูมิ 72 องศาเซลเซียส.....	50
3.8 แสดง ^1H NMR สเปกตรัมของสารเคอร์มาแทนซัลเฟต ที่ 500 MHz ใน D_2O ที่อุณหภูมิ 72 องศาเซลเซียส.....	51
3.9 แสดง ^1H NMR สเปกตรัมของสารคอนครอยดินซัลเฟต ที่ 500 MHz ใน D_2O ที่อุณหภูมิ 72 องศาเซลเซียส.....	52
3.10 แสดง ^1H NMR สเปกตรัมของสารส่วนที่ได้จากการตกตะกอนด้วย เอธานอลเข้มข้น 50 % ที่ 500 MHz ใน D_2O ที่อุณหภูมิ 72 องศาเซลเซียส.....	53
3.11 แสดง ^1H NMR สเปกตรัม ของสารส่วนที่ได้จากการตกตะกอนด้วย เอธานอลเข้มข้น 83 % ที่ 500 MHz ใน D_2O ที่อุณหภูมิ 72 องศาเซลเซียส.....	53
3.12 แสดง ^1H NMR สเปกตรัม ของสารส่วนที่ได้จากการตกตะกอนด้วย เอธานอลเข้มข้น 90 % ที่ 500 MHz ใน D_2O ที่อุณหภูมิ 72 องศาเซลเซียส.....	54
3.13 แสดง ^1H NMR สเปกตรัม ของสารส่วนที่ได้จากการชะสารจากคอลัมน์ PA-DEAE ด้วยสารละลายโซเดียมคลอไรด์เข้มข้น 1.25 M ใน HCl 0.01 M ที่ 500 MHz ใน D_2O ที่อุณหภูมิ 72 องศาเซลเซียส.....	54
3.14 แสดง ^1H NMR สเปกตรัมของสารส่วนที่ได้จากการชะสารจากคอลัมน์ PA-DEAE ด้วยสารละลายโซเดียมคลอไรด์เข้มข้น 1.50 M ใน HCl 0.01 M ที่ 500 MHz ใน D_2O ที่อุณหภูมิ 72 องศาเซลเซียส.....	55
3.15 แสดง ^1H NMR สเปกตรัมของสารส่วนที่ได้จากการชะสารจากคอลัมน์ PA-DEAE ด้วยสารละลายโซเดียมคลอไรด์เข้มข้น 2.0 M ใน HCl 0.01 M ที่ 500 MHz ใน D_2O ที่อุณหภูมิ 72 องศาเซลเซียส.....	55

สารบัญรูป(ต่อ)

รูปที่	หน้า
3.16 แสดง ¹ H NMR สเปกตรัมของสารเฮพารินมาตรฐาน (รูปที่ 3.6) เปรียบเทียบกับสารที่เตรียมได้(รูปที่ 3.15) ที่ 500 MHz ใน D ₂ O ที่อุณหภูมิ 72 องศาเซลเซียส.....	56
3.17 แสดงค่า Retention Time ของสาร PEG 4,000 (MW. 4,000).....	57
3.18 แสดงค่า Retention Time ของสาร PEG 6,000 (MW. 6,000).....	58
3.19 แสดงค่า Retention Time ของสาร Dextran 8,000 (MW. 8,000).....	59
3.20 แสดงค่า Retention Time ของสาร Dextran 10,000 (MW. 10,000).....	60
3.21 แสดงการแยกของสารมาตรฐาน 4 ชนิด คือ PEG 4,000 (A) PEG 6,000 (B) Dextran 8,000 (C) และ Dextran 10,000 (D) ที่เวลาต่าง ๆ กัน.....	61
3.22 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างน้ำหนักโมเลกุลของสารกับ ค่าRetention Time.....	62
3.23 แสดงค่า Retention Time ของสารเฮพารินที่สกัดได้และ สารมาตรฐาน 4 ชนิด.....	62
3.24 แสดงการแยกสารเฮพารินมาตรฐานที่ผสมรวมกับสารมาตรฐาน 4 ชนิด.....	63

คำอธิบายสัญลักษณ์และคำย่อ

% = เปอร์เซ็นต์

w/v = น้ำหนักต่อปริมาตร

v/v = ปริมาตรต่อปริมาตร

HPLC = ไฮเปอร์ฟอร์แมนซ์ลิควิดโครมาโทกราฟี

มก. = มิลลิกรัม

มล. = มิลลิลิตร

กก. = กิโลกรัม

PA-DEAE = Polyacrylate-Diethylaminoethyl