

การพัฒนาแพ่นเยื่อเชิงประยุกต์และจีเนต/เซลโลโฟนเพื่อเพิ่มความเข้มข้นของอุทกษาให้มาก  
กว่าร้อยละ 95



นางสาวนันธิกา พิชัย โภู่สถาพรพิพิช

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต  
สาขาวิชาเทคโนโลยีทางชีวภาพ หลักสูตรเทคโนโลยีทางชีวภาพ  
คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย  
ปีการศึกษา 2544

ISBN 974-03-1193-8

ลิขสิทธิ์ของจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

DEVELOPMENT OF COMPOSITE ALGINATE/CELLOPHANE MEMBRANE TO  
CONCENTRATE ETHANOL HIGHER THAN 95%

Miss Nattatip Losatapronpinit

ศูนย์วิทยบรังษยการ  
A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements  
for the Degree of Master of Science in Biotechnology  
Program of Biotechnology

Faculty of Science

Chulalongkorn University

Academic Year 2001

ISBN 974-03-1193-8

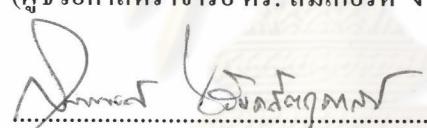
หัวข้อวิทยานิพนธ์ การพัฒนาแผ่นเยื่อเชิงประกลบแอดจีเนต/เซล โลไฟน์เพื่อเพิ่มความเข้ม<sup>1</sup>  
 ขั้นของอุทานอลให้มากกว่าร้อยละ 95  
 โดย นางสาวณัฐพิพิช โกล์ห์สถาพรพิพิช  
 สาขาวิชา เทคโนโลยีทางชีวภาพ  
 อาจารย์ที่ปรึกษา ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. สุรพงศ์ นวังคลัตฤศาน์

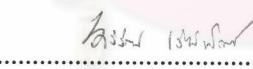
---

คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้นับวิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่ง  
ของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาบัณฑิต

  
 ..... รองคณบดีฝ่ายบริหาร  
 (รองศาสตราจารย์ ดร. พิพัฒน์ การเที่ยง) รักษาการแทนคณบดีคณะวิทยาศาสตร์

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

  
 ..... ประธานกรรมการ  
 (ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. สมเกียรติ งานประเสริฐสิทธิ์)  
  
 ..... อาจารย์ที่ปรึกษา  
 (ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. สุรพงศ์ นวังคลัตฤศาน์)

  
 ..... กรรมการ  
 (รองศาสตราจารย์ ดร. ศิริรัตน์ เร่งพิพัฒน์)

  
 ..... กรรมการ  
 (ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. บันทอง สุนทราก)

ณัฐพิพิชัย โลห์สถาพรพิพิธ: การพัฒนาแผ่นเยื่อเชิงประกลบแอลจิเนต/เซลโลฟันเพื่อเพิ่มความเข้มข้นของเอทานอลให้มากกว่าร้อยละ 95 (DEVELOPMENT OF COMPOSITE ALGINATE/CELLOPHANE MEMBRANE TO CONCENTRATE ETHANOL HIGHER THAN 95%) อาจารย์ที่ปรึกษา: พศ.ดร.สุรพงษ์ นังคสัตถกุลศาส์, 124 หน้า. ISBN 974-03-1193-8.

งานวิจัยนี้มีวัตถุประสงค์เพื่อเพิ่มความเข้มข้นของเอทานอลให้มากกว่า 95.0 เปอร์เซ็นต์โดยปริมาตร โดยหาสภาวะที่เหมาะสมของการวนการเพอร์ແවเพอเรชัน และทดสอบหากลักษณะของเยื่อแผ่นที่ผลิตได้ สำหรับในงานวิจัยนี้ได้สร้างโนมูลขึ้นมาซึ่งมีพื้นที่เยื่อแผ่นเท่ากับ 18.1 ตารางเซนติเมตร และเยื่อแผ่นที่ใช้ในงานวิจัยนี้มีลักษณะโครงสร้างเป็นเยื่อแผ่นเชิงประกลบ โดยที่แอลจิเนตจะทำหน้าที่เป็นเยื่อเลือกผ่านซึ่งเคลือบบนเซลโลฟันที่ทำหน้าที่เป็นชั้นรองรับ พบร่วมกับสภาวะที่เหมาะสมของการวนการคือ อุณหภูมิของสารป้อน 60 องศาเซลเซียส, ความดันสารป้อน 259 มิลลิเมตรปดาท, ความดันเพอร์เมอต -400 มิลลิเมตรปดาท และความเข้มข้นของแอลจิเนตที่เคลือบบนเซลโลฟันเท่ากับ 2 เปอร์เซ็นต์โดยน้ำหนัก ได้ความหนาของเยื่อแผ่นเท่ากับ  $46.7 \pm 2.3$  ไมโครเมตร ที่สภาวะดังกล่าวได้ค่าฟลักซ์ของสารละลายและค่าการเลือกของเยื่อแผ่นเท่ากับ 291.7 กรัมต่อตารางเมตร-ชั่วโมง และ 2960 ตามลำดับ สามารถเพิ่มความเข้มข้นของเอทานอลจาก 95.0 เปอร์เซ็นต์เป็น 99.5 เปอร์เซ็นต์โดยปริมาตร หลังจากนั้นนำเยื่อแผ่นมาเก็บรักษาในเอทานอลที่ความเข้มข้นในช่วง 95.0 - 99.7 เปอร์เซ็นต์โดยปริมาตร พบร่วมกับเยื่อแผ่นที่เก็บรักษาในเอทานอล 99.7 เปอร์เซ็นต์โดยปริมาตรจะให้ค่าฟลักซ์และค่าการเลือกที่ดีที่สุด ดังนั้นจึงนำเยื่อแผ่นมาเก็บรักษาในเอทานอล 99.7 เปอร์เซ็นต์โดยปริมาตรเป็นเวลา 5 - 30 วัน พบร่วมกับเยื่อแผ่นที่เก็บรักษาเป็นเวลา 5 วันจะให้ค่าฟลักซ์และค่าการเลือกที่ดีที่สุด อย่างไรก็ดี เยื่อแผ่นที่เก็บรักษานาน 30 วันยังคงให้ค่าฟลักซ์และการเลือกที่ดีเช่นกันคือมีค่าเท่ากับ 725.4 กรัมต่อตารางเมตร-ชั่วโมงและ 725 ตามลำดับ สำหรับผลของการระยะเวลาที่ใช้ในการทดลองและความมีอายุของเยื่อแผ่นต่อเพอร์ແවเพอเรชันของเอทานอล 95.0 เปอร์เซ็นต์ พบร่วมกับเยื่อแผ่นจะให้ค่า ฟลักซ์ลดลงเมื่อเพิ่มระยะเวลาที่ใช้ในการทดลองและความมีอายุของเยื่อแผ่น ทั้งนี้เนื่องจากเกิดกระบวนการรีแล็กซ์ชั่นขึ้น ในเยื่อแผ่น ในขณะที่ค่าการเลือกของเยื่อแผ่นไม่มีการเปลี่ยนแปลง และเมื่อนำเยื่อแผ่นที่ผ่านการใช้งานในกระบวนการเพอร์ແවเพอเรชันแล้วกลับมาใช้ใหม่ โดยจะแห้งเยื่อแผ่นในเอทานอลสัมบูรณ์เป็นเวลาต่างๆ กันก่อนนำกลับมาใช้ใหม่ พบร่วมกับเยื่อแผ่นจะให้ค่าฟลักซ์สูงขึ้นแต่จะให้ค่าการเลือกลดลงเมื่อแห้งเยื่อแผ่นเป็นเวลานานขึ้น อย่างไรก็ดีเยื่อแผ่นที่นำกลับมาใช้ใหม่ไม่สามารถเพิ่มความเข้มข้นของเอทานอลจาก 95.0 เปอร์เซ็นต์ได้เป็น 98.3 เปอร์เซ็นต์โดยปริมาตร

ภาควิชา.....เทคโนโลยีชีวภาพ.....

สาขาวิชา.....เทคโนโลยีชีวภาพ.....

ปีการศึกษา.....2544.....

ลายมือชื่อนิสิต.....ณัฐพิพิชัย โลห์สถาพรพิพิธ.....

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา..........

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม.....-

## 4172566023: MAJOR BIOTECHNOLOGY

KEYWORD: PERVAPORATION / ETHANOL-WATER MIXTURE / COMPOSITE MEMBRANE NATTATIP LOSATAPRONPIPIT: DEVELOPMENT OF COMPOSITE ALGINATE/CELLOPHANE MEMBRANE TO CONCENTRATION ETHANOL HIGHER THAN 95%. THESIS ADVISOR: ASST. PROF. SURAPONG NAVANKASATTUSUS, Ph.D., 124 pp. ISBN 974-03-1193-8.

The purpose of this research was to concentrate ethanol higher than 95.0%v/v by optimizing operating conditions of pervaporation to separate ethanol-water mixture and to characterize the membrane. Membrane module was built in this study, with an effective membrane area of 18.1 cm<sup>2</sup>. The membrane used in this research was fabricated in a composite form, consisted of alginate that was a selective dense layer and cellophane that was a support layer. The optimum operating conditions for this process were at feed temperature of 60°C, feed pressure of 259 mmHg, permeation pressure of -400 mmHg and alginate concentration, which was coated on the surface of cellophane, was 2%wt/wt. The membrane thickness was 46.7±2.3 μm. The permeation flux and separation factor from the pervaporation process were found to be 291.7 g/m<sup>2</sup>.h and 2960, respectively. The concentration of ethanol was increased from 95.0%v/v to 99.5%v/v under the above-mentioned condition. Post pervaporation soaking of the membrane in ethanol at various concentrations in the range of 95.0-99.7%v/v for 5 days, showed that a flux and separation factor of membrane kept in 99.7%v/v ethanol was the best. Consequently the membrane was preserved in 99.7%v/v ethanol for periods from 5-30 days. Membrane kept for 30 days still showed high flux and separation factor. The flux and separation factor for membrane kept for 30 days were 725.4 g/m<sup>2</sup>.h and 725 respectively. For effect of operation time and membrane aging to pervaporation of ethanol-water mixture, the result demonstrated that the flux decreased with operation time and membrane aging due to occurrence of a relaxation process in membrane whereas the separation factor remained unchange. The pervaporation separation of ethanol-water mixture using reconditioned membrane, exhibited an increasing flux with an increasing period of membrane reconditioning in absolute ethanol, while the separation factor decreased. However, reconditioned membrane can concentrate ethanol from 95.0%v/v to 98.3%v/v.

Program .....Biotechnology.....

Student's signature .....

Field of study .....Biotechnology.....

Advisor's signature .....

Academic year.....2001.....

Co-advisor's signature.....

## กิตติกรรมประกาศ

การศึกษาระดับปริญญามหาบัณฑิต และวิทยานิพนธ์ฉบับนี้สำเร็จด้วยความสมบูรณ์โดยได้รับความกรุณาจาก ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. สุรพงศ์ น่วงคลัตถุศาสน์ ที่รับเป็นอาจารย์ที่ปรึกษา ตลอดจนให้คำแนะนำแนวทางการทำวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ด้วยดีตลอดมา ผู้วิจัยขอกราบขอบพระคุณอย่างสูง ไว้ ณ ที่นี่

ขอกราบขอบพระคุณผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. สมเกียรติ งามประเสริฐสิติ รองศาสตราจารย์ ดร. ศิริรัตน์ เร่งพิพัฒน์ และ ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. ขันทอง สุนทรภava ที่กรุณารับเป็นประธานกรรมการและกรรมการสอบป้องกันวิทยานิพนธ์แห่งปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิตในครั้งนี้

ขอขอบพระคุณบุคลากรทุกท่านในสถาบันเทคโนโลยีชีวภาพและวิศวกรรมพันธุศาสตร์ จุฬาลงกรณ์ ที่ให้ความช่วยเหลือในการสั่งซื้อและจัดหาสารเคมี รวมทั้งช่วยเหลือซื่อมบำรุงอุปกรณ์ ในการทำวิจัย

ขอกราบขอบพระคุณ คุณพ่อ คุณแม่ พี่สาว น้องชาย และน้องสาว ที่ให้ความช่วยเหลือและเป็นกำลังใจที่สำคัญในการทำวิจัยตลอดเวลางานสำเร็จสมบูรณ์

และสุดท้ายนี้ขอขอบพระคุณเพื่อนทุกคนที่ให้ความช่วยเหลือในการทำวิจัยตลอดมา

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

## สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อภาษาไทย .....	๑
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ .....	๒
กิตติกรรมประกาศ .....	๓
สารบัญ .....	๔
สารบัญตาราง .....	๕
สารบัญรูป .....	๖
คำย่อ .....	๗
บทที่	
1. บทนำ	
1.1 ประวัติความเป็นมา .....	1
1.2 การผลิตเชื้อเพลิงເອການອດ .....	2
1.3 กระบวนการເພອර์ແວເພອເຮັນ .....	4
1.3.1 ຖາມຄື່ອງกระบวนการເພອර์ແວເພອເຮັນ .....	6
1.3.2 การประเมินສ່ວນຮັບນະຂອງຮະບນເພອර์ແວເພອເຮັນ .....	9
1.3.3 ຕັ້ງແປຣທີ່ມີຜລຕ່ອກກະທຳຂອງຮະບນການ ເພອර์ແວເພອເຮັນ .....	12
1.4 ໂມຄຸດຂອງເຢືອ .....	15
1.4.1 ໂມຄຸດແບນເຮົານແລະກຣອບ .....	15
1.4.2 ໂມຄຸດແບນນ້ຳວັນ .....	16
1.4.3 ໂມຄຸດແບນເສັ້ນໄຍກລວງ .....	16
1.4.4 ໂມຄຸດແບນທ່ອ .....	18
1.5 การผลิตເຢືອແພຳເພີ່ມເພື່ອໃຊ້ໃນການແຍກສາຮ .....	18
1.6 ເຢືອແພຳແລ້ວເຄລິຈິນຕ .....	20
1.7 ເຢືອແພຳສ່ວນມາຕຣ/ໄມ່ສ່ວນມາຕຣ .....	20
1.8 ມູດເຫຼຸດໃນການວິຈີຍ .....	21
1.9 ຂັ້ນຕອນການດຳເນີນວິຈີຍ .....	21
2. ວິທີການທົດລອງ	
2.1 ອຸປະກຣນີແລະສາຣເຄມີທີ່ໃຊ້ໃນການທົດລອງ .....	23
2.2 ວິທີການທົດລອງ .....	24

## สารบัญ (ต่อ)

	หน้า
2.2.1 การเตรียมเยื่อแผ่น .....	24
2.2.2 การทดลองหาดีกรีการพองตัวของเยื่อแผ่น .....	24
2.2.3 การทดลองเพอร์แวร์เพอเรชัน .....	25
2.2.4 การเก็บรักษาเยื่อแผ่น .....	26
2.2.5 ผลของระยะเวลาในการทดลองและอายุของเยื่อแผ่น .....	26
2.2.6 การนำเยื่อแผ่นที่ใช้แล้วกลับมาใช้ใหม่ .....	26
2.3 วิธีวิเคราะห์หาปริมาณเอทานอล .....	26
<b>3. ผลการทดลอง</b>	
3.1 โนมูลของเยื่อแผ่น .....	28
3.2 เยื่อแผ่นเชิงประกอบแอลจิเนต/เซลโลไฟฟ์ .....	29
3.3 ผลของอุณหภูมิต่อสัมประสิทธิ์การกระจาย .....	29
3.4 ผลของอุณหภูมิต่อกระบวนการเพอร์แวร์เพอเรชันของ 95% เอทานอล	31
3.5 ผลของความคันเพอร์มิอ็อกต่อกระบวนการเพอร์แวร์เพอเรชันของ 95% เอทานอล .....	39
3.6 ผลของความหนาของเยื่อแผ่นต่อกระบวนการเพอร์แวร์เพอเรชันของ 95% เอทานอล .....	39
3.7 ค่าการซึมผ่านและสัมประสิทธิ์การแพร่ของกระบวนการเพอร์แวร์เพอเรชันของ 95% เอทานอล .....	39
3.8 สภาพที่เหมาะสมของกระบวนการเพอร์แวร์เพอเรชันเมื่อใช้เซลโลไฟฟ์ เคลือบด้วยแอลจิเนตเป็นเยื่อแผ่นเพื่อเพิ่มความเข้มข้นของเอทานอล	71
3.9 การเก็บรักษาเยื่อแผ่นที่ผลิตได้ .....	71
3.9.1 ความเข้มข้นที่เหมาะสมในการเก็บรักษาเยื่อแผ่น .....	71
3.9.2 ระยะเวลาที่เก็บรักษาเยื่อแผ่น .....	74
3.10 ผลของระยะเวลาในการทดลองและความมีอายุของเยื่อแผ่นต่อ เพอร์แวร์เพอเรชันของสารละลายพสมน้ำและเอทานอล .....	74
3.11 การนำเยื่อแผ่นที่ใช้แล้วกลับมาใช้ใหม่ .....	77
4. วิจารณ์ผลการทดลอง .....	79
5. สรุปผลการทดลอง .....	84

## สารบัญ (ต่อ)

	หน้า
รายการอ้างอิง .....	85
<b>ภาคผนวก</b>	
ภาคผนวก ก การเตรียมสารเคมีที่ใช้ในงานวิจัย .....	89
ภาคผนวก ข กราฟมาตรฐาน .....	90
ภาคผนวก ค การคำนวณ .....	93
ภาคผนวก ง ข้อมูลในการทดลอง .....	96
ภาคผนวก จ ตัวอย่างการคำนวณ .....	116
ภาคผนวก ฉ CERTIFICATE OF ANALYSIS .....	123
ประวัติผู้เขียนวิทยานิพนธ์ .....	124

**ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**

## สารบัญตาราง

ตารางที่	หน้า
1.1 คุณสมบัติของ fuel-grade ethanol สำหรับผลิตในน้ำมัน .....	2
1.2 Typical utility requirement to produce 1000 liters of absolute alcohol (99%v/v) .....	4
1.3 ข้อเปรียบเทียบสำหรับโนดูลของเยื่อในแต่ละแบบ .....	18
1.4 ตัวอย่างพอลิเมอร์ที่ใช้ในกระบวนการเพอร์แวร์เรชัน .....	19
3.1 สัมประสิทธิ์การกระจายของน้ำและอุทานอลที่อุณหภูมิของสารป้อนต่างๆ .....	30
3.2 ผลของการความหนาของเยื่อแผ่นต่อค่าฟลักซ์ของน้ำและอุทานอล .....	47
3.3 ผลของการความหนาของเยื่อแผ่นต่อการเลือกของเยื่อแผ่น .....	48
3.4 ผลของการความหนาของเยื่อแผ่นต่อการซึมผ่านเยื่อแผ่นของอุทานอล .....	67
3.5 ผลของการความหนาของเยื่อแผ่นต่อการซึมผ่านเยื่อแผ่นของน้ำ .....	68
3.6 ผลของการความหนาของเยื่อแผ่นต่อค่าสัมประสิทธิ์การแพร์ของอุทานอล .....	69
3.7 ผลของการความหนาของเยื่อแผ่นต่อค่าสัมประสิทธิ์การแพร์ของน้ำ .....	70
3.8 ผลของระยะเวลาที่ใช้ในการเก็บรักษาเยื่อแผ่นที่มีต่อเพอร์แวร์เรชันของอุทานอล 95% โดยปริมาตร .....	75
4-1 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณอุทานอลกับค่าสัดส่วนของพื้นที่ไดกราฟ .....	89
4-1 ข้อมูลการทดลองการหาความเข้มข้นของอุทานอลและน้ำในเยื่อแผ่นเชิง ประกอบแอลจีเนต/เซลโลฟันในสารละลาย 95%อุทานอลที่อุณหภูมิต่างๆ เป็นเวลา 48 ชั่วโมงเมื่อใช้แอลจีเนตที่ความเข้มข้น 1% โดยน้ำหนักเคลือบที่ผิวน้ำ ของเซลโลฟัน .....	96
4-2 ข้อมูลการทดลองการหาความเข้มข้นของอุทานอลและน้ำในเยื่อแผ่นเชิง ประกอบแอลจีเนต/เซลโลฟันในสารละลาย 95%อุทานอลที่อุณหภูมิต่างๆ เป็นเวลา 48 ชั่วโมงเมื่อใช้แอลจีเนตที่ความเข้มข้น 2% โดยน้ำหนักเคลือบที่ผิวน้ำ ของเซลโลฟัน .....	96
4-3 ข้อมูลการทดลองการหาความเข้มข้นของอุทานอลและน้ำในเยื่อแผ่นเชิง ประกอบแอลจีเนต/เซลโลฟันในสารละลาย 95%อุทานอลที่อุณหภูมิต่างๆ เป็นเวลา 48 ชั่วโมงเมื่อใช้แอลจีเนตที่ความเข้มข้น 3% โดยน้ำหนักเคลือบที่ผิวน้ำ ของเซลโลฟัน .....	96

สารบัญตาราง (ต่อ)

## สารบัญตาราง (ต่อ)

ตารางที่	หน้า
ง-15 ค่าการซึมผ่านของอุกกาบาตและน้ำผ่านเยื่อแผ่นเชิงประดุจแอลจีเนต/เซลโลฟีน ที่ความดัน -350 มิลลิเมตรปัրอท .....	104
ง-16 ค่าการซึมผ่านของอุกกาบาตและน้ำผ่านเยื่อแผ่นเชิงประดุจแอลจีเนต/เซลโลฟีน ที่ความดัน -400 มิลลิเมตรปัրอท .....	105
ง-17 ค่าการซึมผ่านของอุกกาบาตและน้ำผ่านเยื่อแผ่นเชิงประดุจแอลจีเนต/เซลโลฟีน ที่ความดัน -450 มิลลิเมตรปัրอท .....	105
ง-18 ค่าการซึมผ่านของอุกกาบาตและน้ำผ่านเยื่อแผ่นเชิงประดุจแอลจีเนต/เซลโลฟีน ที่ความดัน -500 มิลลิเมตรปัրอท .....	106
ง-19 ค่าสัมประสิทธิ์การแพร่ของอุกกาบาตและน้ำผ่านเยื่อแผ่นเชิงประดุจแอลจีเนต/ เซลโลฟีนที่ความดัน -300 มิลลิเมตรปัրอท .....	106
ง-20 ค่าสัมประสิทธิ์การแพร่ของอุกกาบาตและน้ำผ่านเยื่อแผ่นเชิงประดุจแอลจีเนต/ เซลโลฟีนที่ความดัน -350 มิลลิเมตรปัրอท .....	107
ง-21 ค่าสัมประสิทธิ์การแพร่ของอุกกาบาตและน้ำผ่านเยื่อแผ่นเชิงประดุจแอลจีเนต/ เซลโลฟีนที่ความดัน -400 มิลลิเมตรปัրอท .....	107
ง-22 ค่าสัมประสิทธิ์การแพร่ของอุกกาบาตและน้ำผ่านเยื่อแผ่นเชิงประดุจแอลจีเนต/ เซลโลฟีนที่ความดัน -450 มิลลิเมตรปัրอท .....	108
ง-23 ค่าสัมประสิทธิ์การแพร่ของอุกกาบาตและน้ำผ่านเยื่อแผ่นเชิงประดุจแอลจีเนต/ เซลโลฟีนที่ความดัน -500 มิลลิเมตรปัրอท .....	108
ง-24 ข้อมูลการทดลองการหาค่าดีกรีการพองตัวของเยื่อแผ่นเชิงประดุจแอลจีเนต/ เซลโลฟีนเมื่อยาffect เชื่อมต่อในสารละลายอุกกาบาตที่ความเข้มข้นต่างๆเป็นเวลา 5 วัน	109
ง-25 ข้อมูลการทดลองการหาค่าฟลักช์และค่าการเดือกของเยื่อแผ่นเชิงประดุจ แอลจีเนต/เซลโลฟีน เมื่อนำเยื่อแผ่นไปเชื่อมต่อในอุกกาบาตที่ความเข้มข้นต่างๆ เป็นเวลา 5 วัน .....	110
ง-26 ข้อมูลการทดลองการหาค่าดีกรีการพองตัวของเยื่อแผ่นเชิงประดุจแอลจีเนต/ เซลโลฟีนเมื่อกีบรักยานเยื่อแผ่นใน 99.7% อุกกาบาตที่เวลาต่างๆ .....	111
ง-27 ข้อมูลการทดลองการหาค่าฟลักช์และค่าการเดือกของเยื่อแผ่นเชิงประดุจ แอลจีเนต/เซลโลฟีน เมื่อนำเยื่อแผ่นมาเก็บรักยานใน 99.7% อุกกาบาตที่เวลาต่างๆ .....	112

## สารบัญตาราง (ต่อ)

ตารางที่

หน้า

๔-28 ข้อมูลการทดลองการหาค่าฟลักซ์ของสารละลายและค่าการเลือกของเยื่อแผ่น เชิงประกลอนแอลจีเนต/เซลโลไฟน์เมื่อระยะเวลาในการทดลองและความมี อายุของเยื่อแผ่น (รอบที่1) .....	113
๔-29 ข้อมูลการทดลองการหาค่าฟลักซ์ของสารละลายและค่าการเลือกของเยื่อแผ่น เชิงประกลอนแอลจีเนต/เซลโลไฟน์เมื่อระยะเวลาในการทดลองและความมี อายุของเยื่อแผ่น (รอบที่2) .....	113
๔-30 ข้อมูลการทดลองการหาค่าฟลักซ์ของสารละลายและค่าการเลือกของเยื่อแผ่น เชิงประกลอนแอลจีเนต/เซลโลไฟน์เมื่อระยะเวลาในการทดลองและความมี อายุของเยื่อแผ่น (รอบที่3) .....	113
๔-31 ข้อมูลการทดลองการหาค่าฟลักซ์ของสารละลายและค่าการเลือกของเยื่อแผ่น เชิงประกลอนแอลจีเนต/เซลโลไฟน์ที่ผ่านการใช้งานแล้วและนำกลับมาใช้ใหม่	114
๔-32 ข้อมูลการทดลองการหาค่าฟลักซ์ของสารละลายและค่าการเลือกของเยื่อแผ่น เชิงประกลอนแอลจีเนต/เซลโลไฟน์ที่ไม่เคยผ่านการใช้งานมาก่อน (ข้อมูลที่ได้ เปรียบเทียบกับตารางที่ ๔-34) .....	114
๔-33 ข้อมูลการทดลองการหาค่าฟลักซ์ของสารละลายและค่าการเลือกของเยื่อแผ่น เซลโลไฟน์ที่อุณหภูมิสารป้อน 60 องศาเซลเซียส ความดันเพอร์มิเอต -400 มิลลิเมตร และเวลาที่ใช้ในการทดลอง ๕ ชั่วโมง .....	114
๔-34 ข้อมูลการทดลองการหาค่าฟลักซ์ของสารละลายและค่าการเลือกของเยื่อแผ่น แอลจีเนต/เซลโลไฟน์ที่ความเข้มข้นแอลจีเนต 2% โดยน้ำหนัก เมื่อวางโนดูลใน แนว 90 องศา อุณหภูมิของสารป้อน 60 องศาเซลเซียส, ความดันเพอร์มิเอต -400 มิลลิเมตรปะอุท และเวลาที่ใช้ในการทดลอง ๕ ชั่วโมง .....	115

## สารบัญรูป

รูปที่	หน้า
1.1 กระบวนการเพอร์แวกเพอเรชันร่วมกับการกลั่นเพื่อผลิตเอทานอลบริสุทธิ์ .....	5
1.2 กระบวนการเพอร์แวกเพอเรชัน .....	5
1.3 เกรเดียนต์ศักย์ทางเคมี, ความดัน และแอคติวิตี้ผ่านเยื่อแผ่น .....	6
1.4 การเกิด concentration polarization ทางด้านสารป้อนและเพอร์มิโอต .....	13
1.5 โนมูลแบบเรียบและกรอบ .....	15
1.6 โนมูลแบบม้วน .....	16
1.7 โนมูลแบบเส้นไขกลวง .....	16
1.8 โนมูลแบบห่อ .....	17
2.1 กระบวนการเพอร์แวกเพอเรชัน .....	25
3.1 โนมูลของเยื่อแผ่น .....	28
3.2 ภาพถ่ายของเยื่อแผ่นเชิงประกอบแอลจีเนต/เซลโลไฟฟ์ .....	29
3.3 ผลของอุณหภูมิต่อค่าฟลักซ์ของน้ำสำหรับเยื่อแผ่นเชิงประกอบแอลจีเนต/เซลโลไฟฟ์ที่ความดันเพอร์มิโอต -300 มิลลิเมตรปerroth .....	31
3.4 ผลของอุณหภูมิต่อค่าฟลักซ์ของเอทานอลสำหรับเยื่อแผ่นเชิงประกอบแอลจีเนต/เซลโลไฟฟ์ที่ความดันเพอร์มิโอต -300 มิลลิเมตรปerroth .....	32
3.5 ผลของอุณหภูมิต่อค่าฟลักซ์ของน้ำสำหรับเยื่อแผ่นเชิงประกอบแอลจีเนต/เซลโลไฟฟ์ที่ความดันเพอร์มิโอต -350 มิลลิเมตรปerroth .....	32
3.6 ผลของอุณหภูมิต่อค่าฟลักซ์ของเอทานอลสำหรับเยื่อแผ่นเชิงประกอบแอลจีเนต/เซลโลไฟฟ์ที่ความดันเพอร์มิโอต -350 มิลลิเมตรปerroth .....	33
3.7 ผลของอุณหภูมิต่อค่าฟลักซ์ของน้ำสำหรับเยื่อแผ่นเชิงประกอบแอลจีเนต/เซลโลไฟฟ์ที่ความดันเพอร์มิโอต -400 มิลลิเมตรปerroth .....	33
3.8 ผลของอุณหภูมิต่อค่าฟลักซ์ของเอทานอลสำหรับเยื่อแผ่นเชิงประกอบแอลจีเนต/เซลโลไฟฟ์ที่ความดันเพอร์มิโอต -400 มิลลิเมตรปerroth .....	34
3.9 ผลของอุณหภูมิต่อค่าฟลักซ์ของน้ำสำหรับเยื่อแผ่นเชิงประกอบแอลจีเนต/เซลโลไฟฟ์ที่ความดันเพอร์มิโอต -450 มิลลิเมตรปerroth .....	34
3.10 ผลของอุณหภูมิต่อค่าฟลักซ์ของเอทานอลสำหรับเยื่อแผ่นเชิงประกอบแอลจีเนต/เซลโลไฟฟ์ที่ความดันเพอร์มิโอต -450 มิลลิเมตรปerroth .....	35
3.11 ผลของอุณหภูมิต่อค่าฟลักซ์ของน้ำสำหรับเยื่อแผ่นเชิงประกอบแอลจีเนต/เซลโลไฟฟ์ที่ความดันเพอร์มิโอต -500 มิลลิเมตรปerroth .....	35

## สารบัญรูป (ต่อ)

รูปที่	หน้า
3.12 ผลของอุณหภูมิต่อค่าฟลักซ์ของอุ่นความดันเพอร์มิเอต -450 มิลลิเมตรปerroth .....	36
3.13 ผลของอุณหภูมิต่อการเลือกของเยื่อแผ่นเชิงประกลับแอลจีเนต/เซลโลฟานที่ความดันเพอร์มิเอต -300 มิลลิเมตรปerroth .....	36
3.14 ผลของอุณหภูมิต่อการเลือกของเยื่อแผ่นเชิงประกลับแอลจีเนต/เซลโลฟานที่ความดันเพอร์มิเอต -350 มิลลิเมตรปerroth .....	37
3.15 ผลของอุณหภูมิต่อการเลือกของเยื่อแผ่นเชิงประกลับแอลจีเนต/เซลโลฟานที่ความดันเพอร์มิเอต -400 มิลลิเมตรปerroth .....	37
3.16 ผลของอุณหภูมิต่อการเลือกของเยื่อแผ่นเชิงประกลับแอลจีเนต/เซลโลฟานที่ความดันเพอร์มิเอต -450 มิลลิเมตรปerroth .....	38
3.17 ผลของอุณหภูมิต่อการเลือกของเยื่อแผ่นเชิงประกลับแอลจีเนต/เซลโลฟานที่ความดันเพอร์มิเอต -500 มิลลิเมตรปerroth .....	38
3.18 ผลของความดันเพอร์มิเอตต่อค่าฟลักซ์ของน้ำสำหรับเยื่อแผ่นเชิงประกลับแอลจีเนต/เซลโลฟานที่อุณหภูมิ 40 องศาเซลเซียส .....	41
3.19 ผลของความดันเพอร์มิเอตต่อค่าฟลักซ์ของอุ่นความดันเพอร์มิเอต -40 องศาเซลเซียส .....	41
3.20 ผลของความดันเพอร์มิเอตต่อค่าฟลักซ์ของน้ำสำหรับเยื่อแผ่นเชิงประกลับแอลจีเนต/เซลโลฟานที่อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส .....	42
3.21 ผลของความดันเพอร์มิเอตต่อค่าฟลักซ์ของอุ่นความดันเพอร์มิเอต -50 องศาเซลเซียส .....	42
3.22 ผลของความดันเพอร์มิเอตต่อค่าฟลักซ์ของน้ำสำหรับเยื่อแผ่นเชิงประกลับแอลจีเนต/เซลโลฟานที่อุณหภูมิ 60 องศาเซลเซียส .....	43
3.23 ผลของความดันเพอร์มิเอตต่อค่าฟลักซ์ของอุ่นความดันเพอร์มิเอต -60 องศาเซลเซียส .....	43
3.24 ผลของความดันเพอร์มิเอตต่อค่าฟลักซ์ของน้ำสำหรับเยื่อแผ่นเชิงประกลับแอลจีเนต/เซลโลฟานที่อุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส .....	44
3.25 ผลของความดันเพอร์มิเอตต่อค่าฟลักซ์ของอุ่นความดันเพอร์มิเอต -70 องศาเซลเซียส .....	44

สารบัญรูป (ต่อ)

## สารบัญรูป (ต่อ)

รูปที่	หน้า
3.46 ผลของความดันเพอร์มิเอตต่อค่าการซึมผ่านของน้ำที่อุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส	57
3.47 ผลของความดันเพอร์มิเอตต่อค่าการซึมผ่านของอุทานอลที่อุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส	57
3.48 ผลของอุณหภูมิต่อค่าสัมประสิทธิ์การแพร่ของน้ำที่ความดันเพอร์มิเอต -300 มิลลิเมตรปีรอก .....	58
3.49 ผลของอุณหภูมิต่อค่าสัมประสิทธิ์การแพร่ของอุทานอลที่ความดันเพอร์มิเอต -300 มิลลิเมตรปีรอก .....	58
3.50 ผลของอุณหภูมิต่อค่าสัมประสิทธิ์การแพร่ของน้ำที่ความดันเพอร์มิเอต -350 มิลลิเมตรปีรอก .....	59
3.51 ผลของอุณหภูมิต่อค่าสัมประสิทธิ์การแพร่ของอุทานอลที่ความดันเพอร์มิเอต -350 มิลลิเมตรปีรอก .....	59
3.52 ผลของอุณหภูมิต่อค่าสัมประสิทธิ์การแพร่ของน้ำที่ความดันเพอร์มิเอต -400 มิลลิเมตรปีรอก .....	60
3.53 ผลของอุณหภูมิต่อค่าสัมประสิทธิ์การแพร่ของอุทานอลที่ความดันเพอร์มิเอต -400 มิลลิเมตรปีรอก .....	60
3.54 ผลของอุณหภูมิต่อค่าสัมประสิทธิ์การแพร่ของน้ำที่ความดันเพอร์มิเอต -450 มิลลิเมตรปีรอก .....	61
3.55 ผลของอุณหภูมิต่อค่าสัมประสิทธิ์การแพร่ของอุทานอลที่ความดันเพอร์มิเอต -450 มิลลิเมตรปีรอก .....	61
3.56 ผลของอุณหภูมิต่อค่าสัมประสิทธิ์การแพร่ของน้ำที่ความดันเพอร์มิเอต -500 มิลลิเมตรปีรอก .....	62
3.57 ผลของอุณหภูมิต่อค่าสัมประสิทธิ์การแพร่ของอุทานอลที่ความดันเพอร์มิเอต -500 มิลลิเมตรปีรอก .....	62
3.58 ผลของความดันเพอร์มิเอตต่อค่าสัมประสิทธิ์การแพร่ของน้ำที่อุณหภูมิ 40 องศาเซลเซียส .....	63
3.59 ผลของความดันเพอร์มิเอตต่อค่าสัมประสิทธิ์การแพร่ของอุทานอลที่อุณหภูมิ 40 องศาเซลเซียส .....	63
3.60 ผลของความดันเพอร์มิเอตต่อค่าสัมประสิทธิ์การแพร่ของน้ำที่อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส .....	64

## สารบัญรูป (ต่อ)

รูปที่		หน้า
3.61	ผลของความดันเพอร์มิเอตต่อค่าสัมประสิทธิ์การแพร่ของอุทานอลที่อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส .....	64
3.62	ผลของความดันเพอร์มิเอตต่อค่าสัมประสิทธิ์การแพร่ของน้ำที่อุณหภูมิ 60 องศาเซลเซียส .....	65
3.63	ผลของความดันเพอร์มิเอตต่อค่าสัมประสิทธิ์การแพร่ของอุทานอลที่อุณหภูมิ 60 องศาเซลเซียส .....	65
3.64	ผลของความดันเพอร์มิเอตต่อค่าสัมประสิทธิ์การแพร่ของน้ำที่อุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส .....	66
3.65	ผลของความดันเพอร์มิเอตต่อค่าสัมประสิทธิ์การแพร่ของอุทานอลที่อุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส .....	66
3.66	ความสัมพันธ์ระหว่างฟลักซ์และค่าการเลือกของเยื่อแผ่นที่อุณหภูมิและความดันต่างๆ	72
3.67	ค่าฟลักซ์ของสารละลายเมื่อกีบรักษาเยื่อในอุทานอลที่ความเข้มข้นต่างๆ .....	73
3.68	ค่าการเลือกของเยื่อแผ่นเมื่อกีบรักษาเยื่อในอุทานอลที่ความเข้มข้นต่างๆ .....	73
3.69	ดีกรีการพองตัวของเยื่อแผ่นที่แซ่ในอุทานอลที่ความเข้มข้นต่างๆ .....	75
3.70	ผลของระยะเวลาที่ใช้ในการทดสอบต่อค่าฟลักซ์ของสารละลาย .....	76
3.71	ผลของระยะเวลาที่ใช้ในการทดสอบต่อค่าการเลือก .....	76
3.72	ผลของเวลาที่ใช้ในการแซ่เยื่อแผ่นต่อค่าฟลักซ์ของสารละลาย .....	78
3.73	ผลของเวลาที่ใช้ในการกีบรักษาเยื่อแผ่นต่อค่าการเลือก .....	78
ข-1	กราฟมาตรฐานของอุทานอลสัมบูรณ์ .....	90
ข-2	ตัวอย่างโครโนโทแกรมของอุทานอลในด้านเรเทนเกรตเมื่อใช้ไฟฟานอลเป็น สารมาตรฐานเปรียบเทียบภายใน วิเคราะห์ด้วยก้าชโครโนโทกราฟฟิ .....	91
ข-3	ตัวอย่างโครโนโทแกรมของอุทานอลในด้านเพอร์มิเอตเมื่อใช้ไฟฟานอลเป็น สารมาตรฐานเปรียบเทียบภายใน วิเคราะห์ด้วยก้าชโครโนโทกราฟฟิ .....	92

## คำย่อ

$S_i$	สัมประสิทธิ์การกระจาย (distribution coefficient) ขององค์ประกอบ i
$\gamma$	สัมประสิทธิ์แอกติวิตี้ (activity coefficient)
$J_i$	ผลักดันขององค์ประกอบ i ที่ผ่านเยื่อแผ่น
$D_i$	สัมประสิทธิ์การแพร่ (diffusion coefficient) ขององค์ประกอบ i
$D_j$	สัมประสิทธิ์การแพร่ (diffusion coefficient) ขององค์ประกอบ j
$D_i^0$	สัมประสิทธิ์การแพร่ (diffusion coefficient) ขององค์ประกอบ i เมื่อไม่มีตัวทำละลายในพอลิเมอร์
$D_j^0$	สัมประสิทธิ์การแพร่ (diffusion coefficient) ขององค์ประกอบ j เมื่อไม่มีตัวทำละลายในพอลิเมอร์
$L_i$	ค่าคงที่ หรือ phenomenological coefficient
$E_p$	พลังงานกระตุ้นประภูมิของการซึมผ่าน
$R$	ค่าคงที่ของก๊าซ (gas constant)
$T$	อุณหภูมิ
$P_p$	ความดันรวมด้านเพอร์มิเอต
$P_i$	ความดันย่อย (partial pressure) ขององค์ประกอบ i
$P_i^0$	ความดัน ไออิมตัวขององค์ประกอบ i
$\bar{P}_i$	สัมประสิทธิ์การซึมผ่านขององค์ประกอบ i
$\beta$	แฟคเตอร์การแยก (separation factor)
$\alpha$	ค่าการเลือก (selectivity)
$\mu_i$	ศักยภาพเคมีขององค์ประกอบ i
$\mu_i^0$	ศักยภาพเคมีขององค์ประกอบ i ที่ความเข้มข้นต่ำ
$x$	ระยะทางการแพร่ในเยื่อแผ่น