

สารบัญ

	หน้า
สารบัญ	(8)
รายการตาราง	(11)
รายการภาพประกอบ	(12)
สัญลักษณ์คำย่อและตัวย่อ	(16)
บทที่	
1. บทนำ	1
บทนำค้นเรื่อง	1
ตรวจสอบเอกสาร	3
1. การกรองโดยใช้เมมเบรนที่ใช้ความดันเป็นแรงขับ	3
1.1 ชนิดของเมมเบรน	3
1.2 คุณสมบัติของเมมเบรน	4
1.3 รูปแบบของกระบวนการกรองโดยใช้เมมเบรน	4
1.4 กระบวนการไดอะฟิลเตรชัน	6
1.5 กระบวนการนาโนฟิลเตรชัน	8
1.6 สมรรถนะของกระบวนการนาโนฟิลเตรชัน	10
1.7 การเกิดอันตรกิริยา	13
1.8 กลไกการส่งผ่านตัวถูกละลาย	14
1.9 ปัจจัยที่มีผลต่อสมรรถนะของนาโนฟิลเตรชัน	16
1.10 องค์ประกอบของไอออนของเกลือที่มีผลต่อการกักกัน	22
1.11 การประยุกต์ใช้นาโนฟิลเตรชันในการแยกNaCl	24
2. การผลิตน้ำปลา	26
2.1 น้ำปลา	26
2.2 ประเภทของน้ำปลา	26
2.3 วัตถุประสงค์ที่ใช้ในการผลิตน้ำปลา	27
2.4 กรรมวิธีในการผลิตน้ำปลา	28
2.5 การเกิดน้ำปลา	28
2.6 องค์ประกอบของน้ำปลา	31
เอกสารอ้างอิง	34
	(8)

สารบัญ (ต่อ)

	หน้า
2. ปัจจัยบางประการที่มีผลต่อการแยกสารละลายNaCl น้ำตาล และองค์ประกอบ	39
บางชนิดของน้ำปลาเจือจางด้วยกระบวนการนาโนฟิลเตรชัน	
บทนำต้นเรื่อง	39
วัตถุประสงค์	42
1. วัตถุประสงค์	42
2. วิธีการทดลอง	43
3. ผลการทดลองและอภิปรายผลการทดลอง	48
1. สารละลายNaCl	48
1.1 ผลของความเข้มข้นของสารละลายNaClและความดันขับ	48
ต่อฟลักซ์ของเพอมีเอทและค่าการกักกันNaCl	
1.2 ผลของความเร็วดำรงต่อฟลักซ์ของเพอมีเอทและค่าการกักกัน	50
NaCl	
1.3 ผลของ pH และความดันขับต่อฟลักซ์ของเพอมีเอทและค่าการกักกัน	53
NaCl	
2. สารละลายน้ำตาลซูโครสและกลูโคส	54
2.1 ผลของความเข้มข้นของสารละลายน้ำตาลซูโครสและกลูโคสและ	54
ความดันขับต่อค่าฟลักซ์ของเพอมีเอทและค่าการกักกันของ	
น้ำตาลซูโครสและกลูโคส	
2.2 ผลของความเร็วดำรงต่อฟลักซ์ของเพอมีเอทและค่าการกักกัน	58
ของน้ำตาลซูโครสและกลูโคส	
3. สารละลายผสมNaClและน้ำตาลซูโครส	58
3.1 ผลของอันตรกิริยาระหว่างสารละลายNaClกับน้ำตาล	58
ซูโครสต่อฟลักซ์ของเพอมีเอทและค่าการกักกันNaCl	
และน้ำซูโครส	
4. น้ำปลาเจือจาง	62
4.1 ผลของระดับความเข้มข้นของน้ำปลาเจือจางและความดันขับต่อ	62
ฟลักซ์ของเพอมีเอทและค่าการกักกัน โปรตีนและNaCl	

สารบัญ (ต่อ)

	หน้า
4.2 ผลของความเข้มข้นNaClที่เติมลงไปใต้น้ำปลาเจือจาง ต่อค่าฟลักซ์ของเพอมีเอทและค่าการกักกัน โปรตีนและNaCl	66
4.3 ผลของ pH ต่อค่าฟลักซ์ของเพอมีเอทและค่าการกักกัน โปรตีนและ NaClของน้ำปลาเจือจาง	69
4.4 ผลของความเร็วดำรงต่อค่าฟลักซ์ของเพอมีเอทและค่าการกักกัน โปรตีนและNaClของน้ำปลาเจือจาง	72
สรุปผลการทดลอง	73
เอกสารอ้างอิง	76
3. ผลของรูปแบบการดำเนินการต่อการแยกNaClออกจากน้ำปลาด้วยกระบวนการ ไดอะฟิลเตรชันโดยใช้เมมเบรนระดับนาโนฟิลเตรชัน	80
บทนำตั้งเรื่อง	80
วัตถุประสงค์	86
1. วัตถุประสงค์	86
2. วิธีการทดลอง	87
3. ผลการทดลองและอภิปรายผลการทดลอง	92
1. คุณสมบัติทางกายภาพและเคมีของน้ำปลา	92
2. ผลของรูปแบบกระบวนการไดอะฟิลเตรชันแบบต่อเนื่องและไม่ต่อเนื่อง ต่อค่าฟลักซ์ของเพอมีเอทและค่าการกักกัน โปรตีนและNaCl	92
3. ผลของลำดับขั้นตอนในการทำไดอะฟิลเตรชันและการทำให้เข้มข้นต่อ ค่าฟลักซ์ของเพอมีเอทและค่าการกักกัน โปรตีนและNaCl	100
4. คุณสมบัติของน้ำปลาที่ได้จากการทำไดอะฟิลเตรชันและการทำให้เข้มข้นขึ้น เปรียบเทียบกับน้ำปลาตามมาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมไทย	108
สรุปผลการทดลอง	109
เอกสารอ้างอิง	111
4. บทสรุป ข้อจำกัด ปัญหาและข้อเสนอแนะ	113
ภาคผนวก	115
ประวัติผู้เขียน	128

รายการตาราง

ตาราง	หน้า
1-1 ค่าการกักกันของเมมเบรนออสโมซิสผันกลับ นาโนฟิลเตรชันและอัลตราฟิลเตรชัน	10
1-2 ค่าการกักกันของสารละลายเกลือสำหรับเมมเบรนนาโนฟิลเตรชันทางการค้า 2 ชนิด	14
1-3 ค่าการกักกันเกลือ 4 ชนิด	23
1-4 ผลของขนาดไอออนเกลือที่แตกต่างกันต่อค่าสัมประสิทธิ์การแพร่	24
1-5 ลักษณะทางเคมีและกายภาพของน้ำปลาทางการค้า	32
1-6 ลักษณะทางเคมีของน้ำปลาจาก 7 ประเทศในแถบเอเชียตะวันออกเฉียงใต้	33
2-1 ผลของระดับความเข้มข้นของน้ำปลาเจือจางต่อค่าความต้านทานเมมเบรนและความต้านทานฟาวลิง ที่ความดันขับเฉลี่ย ความเร็วตามขวาง 500 l/h อุณหภูมิ $28 \pm 3^{\circ}\text{C}$	63
2-2 ผลของความเข้มข้นNaClต่อค่าความต้านทานเมมเบรนและความต้านทานฟาวลิงที่น้ำปลาร้อยละ50 ความดันขับเฉลี่ย ความเร็วตามขวาง 500 l/h อุณหภูมิ $28 \pm 3^{\circ}\text{C}$	67
2-3 ผลของ pH ต่อค่าความต้านทานเมมเบรนและความต้านทานฟาวลิง ที่น้ำปลาร้อยละ10 ความดันขับเฉลี่ย ความเร็วตามขวาง 500 l/h อุณหภูมิ $28 \pm 3^{\circ}\text{C}$	70
2-4 ผลของความเร็วตามขวางต่อค่าความต้านทานเมมเบรนและความต้านทานฟาวลิงที่น้ำปลาร้อยละ10 ความดันขับเฉลี่ย ความเร็วตามขวาง 500 l/h อุณหภูมิ $28 \pm 3^{\circ}\text{C}$	73
3-1 การเปรียบเทียบกระบวนการไดอะฟิลเตรชันกับไดอะไลซิส	82
3-2 การเปรียบเทียบร้อยละความเข้มข้นของNaClในเฟอมีเอทของกระบวนการไดอะฟิลเตรชัน	85
3-3 คุณสมบัติทางกายภาพและทางเคมีของน้ำปลา	93
3-4 คุณสมบัติทางกายภาพและทางเคมีของน้ำปลาตามมาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมไทย	93
3-5 ผลของรูปแบบกระบวนการไดอะฟิลเตรชันต่อค่าความต้านทานเมมเบรนและความต้านทานฟาวลิง ที่ความดันขับ 10 bar ความเร็วตามขวาง 500 l/h อุณหภูมิ $28 \pm 3^{\circ}\text{C}$	95
3-6 ความเข้มข้นสุดท้ายของโปรตีนและNaClจากการทดลองและการคำนวณ	100
3-7 ผลของรูปแบบการดำเนินการต่อค่าความต้านทานเมมเบรนและความต้านทานฟาวลิงที่น้ำปลาร้อยละ 50 (v/v) ความดันขับ10bar ความเร็วตามขวาง 500 l/h อุณหภูมิ $28 \pm 3^{\circ}\text{C}$	102
3-8 ความเข้มข้นสุดท้ายของโปรตีนและNaClจากการทดลองและการคำนวณ	107
3-9 การเปรียบเทียบคุณสมบัติทางกายภาพและทางเคมีของน้ำปลาหลังจากเอาNaClออกและทำให้เข้มข้นขึ้นและน้ำปลาตามมาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมไทย	108

รายการภาพประกอบ

ภาพที่	หน้า
1-1 กระบวนการทำงานแบบกะ: (a) ไหลเวียนกลับทั้งหมด, (b) ไหลเวียนกลับบางส่วน	5
1-2 ระบบการทำงานแบบต่อเนื่อง	6
1-3 ไคอะฟิลเตรชันแบบกะต่อเนื่อง	7
1-4 ไคอะฟิลเตรชันแบบกะไม่ต่อเนื่อง	8
1-5 ไคอะฟิลเตรชันแบบต่อเนื่องแบบไหลทางเดียวกัน	9
1-6 ไคอะฟิลเตรชันแบบต่อเนื่องแบบไหลสวนทางกัน	9
1-7 ผลของความเร็วมตามขวางต่อค่าสัมประสิทธิ์การถ่ายโอนมวล	16
1-8 ผลของความดันและความเข้มข้นของคอปเปอร์ต่อค่าฟลักซ์ของเพอมีเอท	17
1-9 ผลของความดันต่อค่าเปอร์เซ็นต์การกักกันไนเตรท	18
1-10 ผลของความเข้มข้นNaCl ต่อฟลักซ์ของเพอมีเอทภายใต้ความดันที่แตกต่างกัน	19
1-11 ผลของความเข้มข้นNaClต่อร้อยละการกักกัน	20
1-12 ผลของpH ต่อค่าร้อยละการกักกันที่ความเข้มข้นของเกลือต่างๆกัน	21
1-13 ผลของอุณหภูมิต่อการเปลี่ยนแปลงฟลักซ์ของเพอมีเอทและค่าการกักกันที่ความดัน 13.8 bar และ ความเข้มข้นของสารป้อน 0.055 g/ml	22
1-14 กระบวนการผลิตน้ำปลาในอุตสาหกรรม	29
2-1 ระบบนาโนฟิลเตรชันระดับโรงงานทดลอง	43
2-2 ผลของความดันขับและความเข้มข้นต่อค่าฟลักซ์ของเพอมีเอท ภายใต้สภาวะ ความเข้มข้นของสารละลายNaClแตกต่างกัน ความเร็วมตามขวาง 500 l/h pH 7 และอุณหภูมิ 28±3°C	48
2-3 ผลของความดันขับและความเข้มข้นต่อค่าการกักกันNaCl ภายใต้สภาวะ ความเข้มข้นของสารละลายNaClแตกต่างกัน ความเร็วมตามขวาง 500 l/h pH 7 และอุณหภูมิ 28±3°C	49
2-4 ผลของความเข้มข้นของสารละลายNaCl และความดันขับต่อค่าการกักกันNaCl ภายใต้ สภาวะความดันขับที่แตกต่างกัน ความเร็วมตามขวาง 500 l/h pH 7 และอุณหภูมิ 28±3°C	50
2-5 ผลของความเร็วมตามขวางต่อค่าฟลักซ์ของเพอมีเอทและค่าการกักกันNaCl ที่ความเข้มข้นของสารละลายNaClร้อยละ5 (w/w) ความดันขับ 6 bar ความเร็วมตามขวาง 500 l/h pH 7 และอุณหภูมิ 28±3°C	52

รายการภาพประกอบ (ต่อ)

ภาพที่	หน้า
2-6 ผลของ pH ของสารละลายNaClและความดันขับต่อค่าฟลักซ์ของเพอมีเอท ภายใต้สภาวะความดันขับที่แตกต่างกันของสารละลายNaClร้อยละ5 (w/v) ความเร็วตามขวาง 500 l/h และอุณหภูมิ 28±3°C	53
2-7 ผลของ pH ของสารละลายNaCl และความดันขับต่อค่าการกักกันNaCl ภายใต้สภาวะความดันขับที่แตกต่างกันของสารละลายNaClร้อยละ5 (w/v) ความเร็วตามขวาง 500 l/h และอุณหภูมิ 28±3°C	54
2-8 ผลของความเข้มข้นและความดันขับต่อค่าฟลักซ์ของเพอมีเอทของกลูโคส และซูโครส ภายใต้สภาวะความเข้มข้นที่แตกต่างกัน ความเร็วตามขวาง 500 l/h pH 7 และอุณหภูมิ 28±3°C	55
2-9 ผลของความเข้มข้นและความดันขับต่อค่าการกักกันของกลูโคสและซูโครส ภายใต้สภาวะความเข้มข้นที่แตกต่างกัน ความเร็วตามขวาง 500 l/h pH 7 และอุณหภูมิ 28±3°C	56
2-10 ผลของความเร็วตามขวางต่อค่าฟลักซ์ของเพอมีเอทและค่าการกักกันของน้ำตาลซูโครส หรือกลูโคส ที่ความเข้มข้นร้อยละ5(w/v) ความดันขับ 6 bar ความเร็วตามขวาง 500 l/h pH 7 และอุณหภูมิ 28±3°C	58
2-11 ผลของความเข้มข้นของNaClในสารละลายผสมและความดันขับต่อค่าฟลักซ์ของเพอมีเอทของสารละลายผสม ภายใต้สภาวะความเข้มข้นของNaClที่แตกต่างกันที่ซูโครสร้อยละ5 (w/v) ความเร็วตามขวาง 500 l/h pH 7และอุณหภูมิ 28±3°C	59
2-12 ผลของความเข้มข้นของNaClในสารละลายผสมและความดันขับต่อค่าการกักกันซูโครส ภายใต้สภาวะความเข้มข้นของNaClที่แตกต่างกันที่ซูโครสร้อยละ5 (w/v) ความเร็วตามขวาง 500 l/h pH 7และอุณหภูมิ 28±3°C	60
2-13 ผลของความเข้มข้นของNaClในสารละลายผสมและความดันขับต่อค่าการกักกันNaCl ภายใต้สภาวะความเข้มข้นของNaClที่แตกต่างกันที่ซูโครสร้อยละ5 (w/v) ความเร็วตามขวาง 500 l/h pH 7และอุณหภูมิ 28±3°C	61
2-14 ผลของระดับของน้ำปลาเจือจางและความดันขับต่อค่าฟลักซ์ของเพอมีเอท ภายใต้สภาวะความดันขับที่แตกต่างกัน ที่ความเร็วตามขวาง 500 l/h pH 5.5 และอุณหภูมิ 28±3°C	62

รายการภาพประกอบ (ต่อ)

ภาพที่	หน้า
2-15 ผลของระดับของน้ำปลาเจือจางและความดันขับ ต่อค่าการกักกัน โปรตีน (a) NaCl (b)ภายใต้สภาวะความดันขับที่แตกต่างกัน ที่ความเร็วตามขวาง 500 l/h pH 5.5 และอุณหภูมิ $28\pm 3^{\circ}\text{C}$	64
2-16 ผลของความเข้มข้นของNaClและความดันขับต่อฟลักซ์ของเพอมีเอท ภายใต้สภาวะความดันขับที่แตกต่างกันที่น้ำปลาร้อยละ 50 (v/v) ความเร็วตามขวาง 500 l/h pH 5.5 และอุณหภูมิ $28\pm 3^{\circ}\text{C}$	66
2-17 ผลของความเข้มข้นของNaClและความดันขับต่อค่าการกักกัน โปรตีน (a) NaCl (b) ภายใต้สภาวะความดันขับที่แตกต่างกัน ที่น้ำปลาร้อยละ 50 (v/v) ความเร็วตามขวาง 500 l/h pH 5.5 และอุณหภูมิ $28\pm 3^{\circ}\text{C}$	68
2-18 ผลของ pH และความดันขับต่อค่าฟลักซ์ของเพอมีเอท ภายใต้สภาวะความดันขับที่แตกต่างกัน ที่น้ำปลาร้อยละ 10 (v/v) ความเร็วตามขวาง 500 l/h และอุณหภูมิ $28\pm 3^{\circ}\text{C}$	69
2-19 ผลของ pH และความดันขับต่อค่าการกักกัน โปรตีน (a) NaCl (b)ภายใต้สภาวะความดันขับที่แตกต่างกัน ที่น้ำปลาร้อยละ 10(v/v) ความเร็วตามขวาง 500 l/h และอุณหภูมิ $28\pm 3^{\circ}\text{C}$	71
2-20 ผลของความเร็วตามขวางต่อค่าฟลักซ์ของเพอมีเอทและค่าการกักกัน โปรตีนและ NaCl ที่น้ำปลาร้อยละ10 (v/v) ความดันขับ 6 bar ความเร็วตามขวาง 500 l/h pH 5.5 และอุณหภูมิ $28\pm 3^{\circ}\text{C}$	72
3-1 ระบบนาโนฟิลเตรชันระดับโรงงานทดลอง	87
3-2 การเปรียบเทียบรูปแบบไดอะฟิลเตรชันต่อค่าฟลักซ์เพอมีเอท ความดันขับ 10 bar ความเร็วตามขวาง 500 l/h และอุณหภูมิ $28 \pm 3^{\circ}\text{C}$	94
3-3 การเปรียบเทียบรูปแบบไดอะฟิลเตรชันต่อค่าร้อยละความเข้มข้น โปรตีน (a) NaCl (b) ที่ความดันขับ10 bar ความเร็วตามขวาง 500 l/h และอุณหภูมิ $28 \pm 3^{\circ}\text{C}$	97
3-4 การเปรียบเทียบรูปแบบไดอะฟิลเตรชันต่อค่าการกักกัน โปรตีน (a) NaCl (b) ที่ความดันขับ 10 bar ความเร็วตามขวาง 500 l/h และอุณหภูมิ $28 \pm 3^{\circ}\text{C}$	99
3-5 ผลของปริมาตรของเพอมีเอทต่อฟลักซ์ของเพอมีเอท ที่น้ำปลาร้อยละ50 (v/v) ความดันขับ10 bar ความเร็วตามขวาง 500 l/h และอุณหภูมิ $28 \pm 3^{\circ}\text{C}$	101

รายการภาพประกอบ (ต่อ)

ภาพที่	หน้า
3-6 ผลของปริมาตรของเพอมีเอทต่อค่าร้อยละความเข้มข้นของโปรตีน (a) NaCl (b) ที่น้ำปลาร้อยละ50 (v/v) ความดันดับ 10 bar ความเร็วตามขวาง 500 l/h และอุณหภูมิ $28 \pm 3^{\circ} \text{C}$	103
3-7 ผลของปริมาตรของเพอมีเอทต่อค่าการกักกัน โปรตีน (a) NaCl (b) ที่น้ำปลา ร้อยละ50 (v/v) ความดันดับ 10 bar ความเร็วตามขวาง 500 l/h และอุณหภูมิ $28 \pm 3^{\circ} \text{C}$	105
ภาพภาคผนวกที่	
1 กราฟมาตรฐานสำหรับการหาปริมาณน้ำตาลด้วยวิธี Phenol sulfuric method โดยใช้กลูโคสเป็นสารละลายมาตรฐาน	123
2 กราฟมาตรฐานสำหรับการหาปริมาณNaCl โดยใช้ Conductivity meter โดยใช้NaClเป็นสารละลายมาตรฐาน	124