

65

เครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพในลอนโปรติเอสตรังรูปสำหรับป้องกันการเกิดตะกอนในเบียร์

นายประพันธ์ ปิ่นศิริโรดม

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต

ภาควิชาเทคโนโลยีทางอาหาร

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ. 2534

ISBN 974-578-532-6

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

IMMOBILIZED PROTEASE NYLON BIOREACTOR FOR PREVENTION
OF CHILL-HAZE FORMATION IN BEER

Mr. Praphan Pinsirodom

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirement
for the Degree of Master of Science
Department of Food Technology
Graduate School
Chulalongkorn University

1991

ISBN 974-578-532-6

หัวข้อวิทยานิพนธ์ เครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพในลอนโปรดิเอสตรังรูปสำหรับป้องกันการเกิดตะกอน
ในเบียร์
โดย นายประพันธ์ ปิ่นศิโรตม
ภาควิชา เทคโนโลยีทางอาหาร
อาจารย์ที่ปรึกษา รองศาสตราจารย์ ดร.ปราณี อ่านเป็รื่อง

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้บัณฑิตวิทยาลัยฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรบัณฑิต

Shanon Kojirathaya
..... คณบดีบัณฑิตวิทยาลัย
(ศาสตราจารย์ ดร.ถาวร วัชรากัย)

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

26/5/2562
..... ประธานกรรมการ
(รองศาสตราจารย์ ดร.พัชรี ปานกุล)

๑๕ *อ่านเป็รื่อง*
..... อาจารย์ที่ปรึกษา
(รองศาสตราจารย์ ดร.ปราณี อ่านเป็รื่อง)

วรมณา
..... กรรมการ
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.วรมณา ศุภชัย)

สงวนศักดิ์กุล
..... กรรมการ
(อาจารย์ ดร.รมณี สงวนศักดิ์กุล)

ประพันธ์ ปิ่นศิโรตม : เครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพในลอนโพรติเอสคริงรูปสำหรับป้องกันการเกิด
ตะกอนในเบียร์ (IMMOBILIZED PROTEASE NYLON BIOREACTOR FOR PREVENTION
OF CHILL-HAZE FORMATION IN BEER) อ.ที่ปรึกษา : รศ.ดร.ปราณี อำนเป็รื่อง,
142 หน้า. ISBN 974-578-532-6

ภาวะที่เหมาะสมสำหรับการเตรียม Neutralse คริงรูปแบบเชื่อมด้วยพันธะโคเวเลนต์คือ ใช้
ผ้าในลอนที่ผ่านการย่อยบางส่วนด้วยกรดไฮโดรคลอริกความเข้มข้น 2 นอร์มัล ที่อุณหภูมิ 50 องศา-
เซลเซียส นาน 4 ชั่วโมง เป็นตัวพอง มีสารละลาย APTS ความเข้มข้นร้อยละ 5 โดยปริมาตร
(pH 5) เป็นตัวกระตุ้น สารละลายกลูทาลดีไฮด์ความเข้มข้นร้อยละ 3 โดยปริมาตร (pH 9) เป็น
สารสร้างพันธะร่วม และใช้สารละลาย Neutralse ความเข้มข้นร้อยละ 1.0 โดยปริมาตร (pH 7.1)
Neutralse คริงรูปที่เตรียมได้มีค่าคงที่ Michaelis (K_m) เท่ากับ 9.71×10^{-4} มิลลิโมลาร์ ซึ่งต่ำกว่า
ของ Neutralse อิสระ 6.9 เท่า Neutralse คริงรูปแสดงแอกติวิตีสูงสุดที่อุณหภูมิ 55 องศาเซลเซียส
และที่ pH 6.6 ในขณะที่ Neutralse อิสระแสดงแอกติวิตีสูงสุดที่อุณหภูมิ 45 องศาเซลเซียส และที่
pH 7.1 แอกติวิตีจำเพาะของ Neutralse คริงรูปเท่ากับ 611.8 หน่วย/มิลลิกรัมโปรตีน ซึ่งมีค่าต่ำกว่า
Neutralse อิสระ 0.9 เท่า นอกจากนี้ Neutralse คริงรูปมีเสถียรภาพเมื่อเก็บในสารละลายบัฟเฟอร์
pH 7.1 ที่อุณหภูมิ 8-10 และ 30-33 องศาเซลเซียส ดีกว่า Neutralse อิสระ โดยมีค่าครึ่งชีวิต
มากกว่า 80 วัน

ภาวะที่เหมาะสมสำหรับการป้องกันการเกิดตะกอนในเบียร์ได้จากการวัดปริมาณโปรตีนที่เหลือ ค่า
ความขุ่น และความเสถียรของฟองเบียร์ของเบียร์ที่ผ่านเครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพ Neutralse คริงรูปแบบ
spiral membrane ขนาด 1.7x75 เซนติเมตร พบว่าภาวะที่ให้ผลดีสำหรับการย่อยสลายโปรตีนใน
เบียร์คือ ใช้ปริมาณ Neutralse คริงรูปในเครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพอย่างน้อยเท่ากับ 144 ตารางเซนติเมตร
ต่อเบียร์ 1 มิลลิลิตรต่อนาที โดยสามารถลดความขุ่นของเบียร์ได้ร้อยละ 55.3-72.1 นอกจากนี้เบียร์
ที่ผ่านการป้องกันการเกิดตะกอนด้วยเครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพ Neutralse คริงรูป มีค่าความขุ่นและความ
เสถียรของฟองเบียร์สัมพันธ์กับปริมาณโปรตีนโมเลกุลใหญ่แบบพาราโบล่า โดยมีค่า r^2 เท่ากับ 0.92
และ 0.81 ตามลำดับ ในการใช้ Neutralse คริงรูปซ้ำเดิม 9 ครั้ง สำหรับย่อยสลายโปรตีนในเบียร์
พบว่าหลังจากการใช้แต่ละครั้ง เบียร์ที่ได้มีค่าความขุ่นเพิ่มขึ้นเล็กน้อย

ภาควิชา เทคโนโลยีทางอาหาร
สาขาวิชา เทคโนโลยีการอาหาร
ปีการศึกษา 2533

ลายมือชื่อนิสิต
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา

PRAPHAN PINSIRODOM : IMMOBILIZED PROTEASE NYLON BIOREACTOR FOR PREVENTION OF CHILL-HAZE FORMATION IN BEER. THESIS ADVISOR : ASSOC. PROF. PRANEE ANPRUNG, Ph.D., 142 PP. ISBN 974-578-532-6

The optimum conditions for the preparation of immobilized Neutrase by a covalent bonding method were : partially hydrolysed nylon cloth with 2 N hydrochloric acid at 50°C, 4 hrs. as carrier, 5% by volume of APTS (pH 5) as carrier activator, 3% by volume of glutaraldehyde (pH 9) as intermolecular cross-linker, and 1.0% by volume of Neutrase (pH 7.1). The Michaelis constant, K_m , of the immobilized Neutrase is 9.71×10^{-4} mM which is 6.9 times lower than that of the soluble Neutrase. The immobilized and soluble Neutrase had optimum temperature for protein hydrolysis at 55°C and 45°C as well as the optimum pH of 6.6 and 7.1, respectively. The specific activity of the immobilized Neutrase is 611.8 unit/mg. which is 0.9 times smaller than that of the soluble Neutrase. The storage stability in buffer at pH 7.1 at 8-10°C and at 30-33°C were better than that of the soluble Neutrase. The half life of immobilized Neutrase was longer than 80 days.

The appropriate operating conditions for prevention of chill-haze formation in beer were derived from the protein hydrolysis activity, turbidity and foam stability data. It was found that good protein hydrolysis activity of beer resulted when at least 144 cm² of immobilized Neutrase per ml beer per min. were applied at 30°C in the spiral membrane bioreactor with 1.7x75 cm. in size. Under such condition, the turbidity of beer was decreased about 55.3-72.1%. Furthermore, the turbidity and foam stability of treated beer were parabolically correlated to the amount of high molecular weight proteins with $r^2 = 0.92$ and 0.81, respectively. After using the same immobilized enzyme 9 times for protein hydrolysis in beer, the turbidity of beer become slightly higher after each successive use.

ภาควิชา เทคโนโลยีทางอาหาร
สาขาวิชา เทคโนโลยีการอาหาร
ปีการศึกษา ๒๕๓๓.....

ลายมือชื่อนิสิต ดร. ประณี อานพรุง

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา ดร. อานพรุง

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาช่วย

กิตติกรรมประกาศ

ผู้เขียนขอกราบขอบพระคุณเป็นอย่างสูงต่อ รองศาสตราจารย์ ดร.ปราณี อานเป็รื่อง อาจารย์ที่ปรึกษา ซึ่งให้คำแนะนำต่าง ๆ อันเป็นประโยชน์อย่างยิ่งต่องานวิจัย จนเป็นผลให้ งานวิจัยและวิทยานิพนธ์ฉบับนี้สำเร็จลุล่วงไปด้วยดี

ขอขอบพระคุณ รองศาสตราจารย์ ดร.พีชรี ปานกุล ประธานกรรมการ ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.วรมมา ตฤยชัย และ อาจารย์ ดร.รมณี สงวนดีกุล กรรมการ ในการ สอบวิทยานิพนธ์ครั้งนี้

ขอขอบคุณ บริษัท อีสต์เอเชียดิก (ประเทศไทย) จำกัด ที่ให้ความอนุเคราะห์เอนไซม์ Neutrase ตลอดจนงานวิจัย

ขอขอบคุณ บริษัท ไทยอมฤตบิวเวอร์รี่ จำกัด ที่ให้ความอนุเคราะห์ตัวอย่างเบียร์ ตลอดจนงานวิจัย

ขอขอบคุณโครงการผลิตและพัฒนาอาจารย์ (U.D.C.) ที่กรุณาให้เงินทุนอุดหนุนการศึกษาประจำปีการศึกษา 2532 แก่ผู้เขียน ตลอดระยะเวลาของการศึกษา

ขอขอบคุณ บัณฑิตวิทยาลัย ที่ให้เงินทุนอุดหนุนการค้นคว้าและวิจัย รวมทั้งเจ้าหน้าที่ บัณฑิตวิทยาลัยทุกท่านที่อำนวยความสะดวกแก่ผู้เขียน

ขอขอบคุณ คุณศุภจี แซ่ไหล กองเคมี กรมวิทยาศาสตร์บริการ ที่อำนวยความสะดวก ในการใช้เครื่องวัดความชื้น

ขอขอบคุณ คุณฉัตรชัย กันฮาวุธ เพื่อน พี่ และน้อง ภาควิชาเทคโนโลยีทางอาหาร ทุกคนที่ให้กำลังใจและกำลังใจแก่ผู้เขียนเสมอมา

สุดท้ายผู้เขียนขอกราบขอบพระคุณ คุณพ่อ คุณแม่ และขอบพระคุณนี้ ๆ ทุกท่าน ที่คอยให้กำลังใจและสนับสนุนให้ผู้เขียนประสบความสำเร็จในการศึกษา

สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อภาษาไทย	ง
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ	จ
กิตติกรรมประกาศ	ฉ
สารบัญตาราง	ค
สารบัญรูป	ข
บทที่	
1. บทนำ	1
2. วารสารปริทัศน์	5
2.1 กรรมวิธีการผลิตเบียร์	5
2.2 การเกิดตะกอนในเบียร์	9
2.3 การป้องกันการเกิดตะกอนในเบียร์	11
2.4 เอนไซม์ย่อยสลายโปรตีน	12
2.5 การตรึงรูปเอนไซม์	15
2.6 การป้องกันการเกิดตะกอนในเบียร์โดยใช้โปรตีนเอสตรึงรูป	26
3. อุปกรณ์และสารเคมี	29
3.1 อุปกรณ์	29
3.2 วัสดุและสารเคมี	29
3.3 ตัวอย่างเบียร์ที่ใช้ในการทดลอง	31
4. วิธีทดลอง	32
4.1 วิธีเตรียม Neutrase ตรึงรูปบนผ้าไนลอน	32
4.2 การเตรียมผ้าไนลอนขึ้นต้นก่อนการตรึงรูปเอนไซม์	34
4.3 การศึกษาภาวะที่เหมาะสมสำหรับการเตรียม Neutrase ตรึงรูปบนผ้าไนลอน	34
4.3.1 กำหนดความเข้มข้น และ pH ของสารละลาย APTS ที่เหมาะสม	34

บทที่ ๔

หน้า

4.3.2	กำหนดความเข้มข้น และ pH ของสารละลายกลูทาร์ลดีไฮด์ ที่เหมาะสม	35
4.3.3	กำหนดความเข้มข้นของสารละลาย Neutrase ที่เหมาะสม ในการตรึงรูป	35
4.4	การศึกษาโครงสร้างของ Neutrase ตรึงรูปเปรียบเทียบกับ โครงสร้างของผ้าไนลอนด้วยกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอน	36
4.5	การศึกษาสมบัติเกี่ยวกับจลนพลศาสตร์ของ Neutrase ตรึงรูป เปรียบเทียบกับ Neutrase อิสระ	36
4.5.1	อุณหภูมิที่เหมาะสมในการทำปฏิกิริยาของเอนไซม์	36
4.5.2	pH ที่เหมาะสมในการทำปฏิกิริยาของเอนไซม์	37
4.5.3	ศึกษาค่าคงที่ Michaelis (Michaelis constant, K_m)	38
4.5.4	ผลของ pH ต่อความเสถียรของเอนไซม์ (pH stability)	38
4.5.5	เสถียรภาพของเอนไซม์ในระหว่างการเก็บและค่าครึ่งชีวิต	38
4.5.6	ค่าแอกติวิตีจำเพาะ (specific activity) ของเอนไซม์	38
4.5.7	ศึกษาประสิทธิภาพการทำปฏิกิริยาซ้ำของ Neutrase ตรึงรูป	39
4.6	ศึกษาผลของอุณหภูมิต่อการย่อยสลายโปรตีนในเบียร์ด้วย Neutrase ตรึงรูป	39
4.7	ศึกษาการป้องกันการเกิดตะกอนในเบียร์ด้วยเครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพ Neutrase ตรึงรูป	39
4.7.1	ผลของปริมาณ Neutrase ตรึงรูปในเครื่องปฏิกรณ์ต่อการ ป้องกันการเกิดตะกอนในเบียร์	40
4.7.2	ศึกษาการป้องกันการเกิดตะกอนในเบียร์ด้วยเครื่องปฏิกรณ์ ชีวภาพ Neutrase ตรึงรูปที่อุณหภูมิต่ำ	40
4.8	ศึกษาสมบัติบางประการของตัวอย่างเบียร์ที่มีจำหน่ายในเชิงพาณิชย์	41
4.9	ศึกษาเสถียรภาพการใช้งานของ Neutrase ตรึงรูปในเครื่องปฏิกรณ์	41

บทที่	หน้า
5. ผลและวิจารณ์ผลการทดลอง	42
5.1 การเตรียมผ้าไนลอนขึ้นต้นก่อนการตรึงรูปแอนไซม์	42
5.2 การศึกษาภาวะที่เหมาะสมสำหรับการเตรียม Neutrased ตรึงรูปบน ผ้าไนลอน	46
5.2.1 กำหนดความเข้มข้นและ pH ของสารละลาย APTS ที่ เหมาะสม	46
5.2.2 กำหนดความเข้มข้นและ pH ของสารละลายกลูทาร์ลดีไฮด์ ที่เหมาะสม	51
5.2.3 กำหนดความเข้มข้นของสารละลาย Neutrased ที่เหมาะสม ในการตรึงรูป	55
5.3 การศึกษาโครงสร้างของ Neutrased ตรึงรูปเปรียบเทียบกับ โครงสร้างของผ้าไนลอนด้วยกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอน	58
5.4 การศึกษาสมบัติเกี่ยวกับจลนพลศาสตร์ของ Neutrased ตรึงรูป เปรียบเทียบกับ Neutrased อิสระ	60
5.4.1 อุณหภูมิที่เหมาะสมในการทำปฏิกิริยาของแอนไซม์	60
5.4.2 pH ที่เหมาะสมในการทำปฏิกิริยาของแอนไซม์	62
5.4.3 ศึกษาค่าคงที่ Michaelis	65
5.4.4 ผลของ pH ต่อความเสถียรของแอนไซม์	68
5.4.5 เสถียรภาพของแอนไซม์ในระหว่างการเก็บ	71
5.4.6 ค่าแอกติวิตีจำเพาะของแอนไซม์	74
5.4.7 ศึกษาประสิทธิภาพการทำปฏิกิริยาซ้ำหลายครั้งของ Neutrased ตรึงรูป	75
5.5 การศึกษาผลของอุณหภูมิต่อการย่อยสลายโปรตีนในเบียร์ด้วย Neutrased ตรึงรูป	77

บทที่	หน้า	
5.6	ศึกษาการป้องกันการเกิดตะกอนในเบียร์ด้วยเครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพ Neutrase ตรังรูป	78
5.6.1	ผลของปริมาณ Neutrase ตรังรูปในเครื่องปฏิกรณ์ต่อการ ป้องกันการเกิดตะกอนในเบียร์	78
5.6.2	ศึกษาการป้องกันการเกิดตะกอนในเบียร์ด้วยเครื่องปฏิกรณ์ ชีวภาพ Neutrase ตรังรูป ที่อุณหภูมิต่ำ	86
5.7	ศึกษาสมบัติบางประการของตัวอย่างเบียร์ที่มีจำหน่ายในเชิงพาณิชย์	94
5.8	ศึกษาเสถียรภาพการใช้งานของ Neutrase ตรังรูป ในเครื่องปฏิกรณ์	98
6.	สรุปผลการทดลองและข้อเสนอแนะ	100
6.1	สรุปผลการทดลอง	100
6.2	ข้อสังเกตและข้อเสนอแนะ	104
เอกสารอ้างอิง	107	
ภาคผนวก	111	
ประวัติผู้เขียน	141	

สารบัญตาราง

ตารางที่		หน้า
1.1	กำลังการผลิตและปริมาณการผลิตเบียร์ในประเทศไทย	2
1.2	แนวโน้มปริมาณการผลิตและความต้องการเบียร์	3
5.1	ค่าเฉลี่ยแอกติวิตีของ Neutrase ตรึงรูปบนผ้าไพลอนที่ผ่านการย่อยบางส่วน ด้วยกรดไฮโดรคลอริกที่ความเข้มข้นและอุณหภูมิต่าง ๆ เป็นเวลา 4 ชั่วโมง	43
5.2	การวิเคราะห์ความแปรปรวนของแอกติวิตีของ Neutrase ตรึงรูปบน ผ้าไพลอนที่ผ่านการย่อยบางส่วนด้วยกรดไฮโดรคลอริกที่ความเข้มข้นและ อุณหภูมิต่าง ๆ เป็นเวลา 4 ชั่วโมง	44
5.3	การเปรียบเทียบค่าเฉลี่ยแอกติวิตีของ Neutrase ตรึงรูปบนผ้าไพลอนที่ ผ่านการย่อยบางส่วนด้วยกรดไฮโดรริกที่อุณหภูมิต่าง ๆ เป็นเวลา 4 ชั่วโมง	45
5.4	ค่าเฉลี่ยแอกติวิตีของ Neutrase ตรึงรูป เมื่อกระตุ้นผ้าไพลอนด้วย สารละลาย APTS ที่มี pH และความเข้มข้นต่าง ๆ เป็นเวลา 2 ชั่วโมง	47
5.5	การวิเคราะห์ความแปรปรวนของแอกติวิตีของ Neutrase ตรึงรูป เมื่อ กระตุ้นผ้าไพลอนด้วยสารละลาย APTS ที่มี pH และความเข้มข้นต่าง ๆ เป็นเวลา 2 ชั่วโมง	48
5.6	การเปรียบเทียบค่าเฉลี่ยแอกติวิตีของ Neutrase ตรึงรูป เมื่อกระตุ้น ผ้าไพลอนด้วยสารละลาย APTS ที่มี pH หรือความเข้มข้นต่าง ๆ เป็นเวลา 2 ชั่วโมง	49
5.7	ค่าเฉลี่ยแอกติวิตีของ Neutrase ตรึงรูป บนผ้าไพลอนเมื่อใช้สารละลาย กลูทารัลดีไฮด์ที่มี pH และความเข้มข้นต่าง ๆ เป็นเวลา 1 ชั่วโมง	52
5.8	การวิเคราะห์ความแปรปรวนของแอกติวิตีของ Neutrase ตรึงรูป บน ผ้าไพลอน เมื่อใช้สารละลายกลูทารัลดีไฮด์ที่มี pH และความเข้มข้นต่าง ๆ เป็นเวลา 1 ชั่วโมง	53
5.9	การเปรียบเทียบค่าเฉลี่ยแอกติวิตีของ Neutrase ตรึงรูป บนผ้าไพลอน เมื่อใช้สารละลายกลูทารัลดีไฮด์ที่มี pH และความเข้มข้นต่าง ๆ เป็นเวลา 1 ชั่วโมง	54

ตารางที่	หน้า
5.10	แอกติวิตีสัมพันธ์ที่ pH ต่าง ๆ ของ Neutrase อีสระ และ Neutrase ครึ่งรูป 63
5.11	ค่า K_m ของ Neutrase อีสระ และ Neutrase ครึ่งรูป ที่อุณหภูมิ 45 และ 55 องศาเซลเซียส จากการเขียนกราฟแบบ Lineweaver Burk plot 68
5.12	ค่าครึ่งชีวิตของ Neutrase อีสระ และ Neutrase ครึ่งรูป เมื่อเก็บใน ทรีสบัฟเฟอร์ความเข้มข้น 0.2 โมล/ลิตร pH 7.1 ที่อุณหภูมิห้อง และ อุณหภูมิต่ำอื่น 73
5.13	เปรียบเทียบแอกติวิตีจำเพาะของ Neutrase อีสระ และ Neutrase ครึ่งรูป 74
5.14	ปริมาณ HMWP ที่เหลือในเบียร์ที่ผ่านการทำปฏิกิริยากับ Neutrase ครึ่งรูป ที่อุณหภูมิต่าง ๆ 77
5.15	ปริมาณ HMWP ค่าความขุ่น และค่าซิกมา ของเบียร์ปริมาตร 500 มิลลิลิตร ที่ผ่านเครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพซึ่งบรรจุ Neutrase ครึ่งรูป บนผ้าไนลอนขนาด 20 x 30 และ 20 x 60 ตารางเซนติเมตร ด้วยอัตราการไหลต่าง ๆ ที่ อุณหภูมิ 30 ± 1 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 1 ชั่วโมง 79
5.16	ปริมาณ HMWP ค่าความขุ่น และค่าซิกมา ของเบียร์ปริมาตร 500 มิลลิลิตร ที่ผ่านเครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพซึ่งบรรจุ Neutrase ครึ่งรูป บนผ้าไนลอนขนาด 20 x 60 ตารางเซนติเมตร ด้วยอัตราการไหลต่าง ๆ ที่อุณหภูมิ 10 ± 1 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 1 ชั่วโมง 87
5.17	ปริมาณ HMWP ค่าความขุ่น และค่าซิกมา ของตัวอย่างเบียร์ที่มีจำหน่ายใน เชิงพาณิชย์ 6 ตรา 94
5.18	ค่าความขุ่นของเบียร์ที่ผ่านเครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพ Neutrase ครึ่งรูป ใน แต่ละครั้ง 98
6.1	สรุปสมบัติทางจลนพลศาสตร์ของ Neutrase อีสระ และ Neutrase ครึ่งรูป 101

สารบัญรูป

รูปที่		หน้า
2.1	แผนภูมิกรรมวิธีผลิตเปปไทด์สังเคราะห์ของ บริษัท ไทยอมฤต บิรเวอริ จำกัด	
2.2	แรงดึงดูดแบบพันธะไฮโดรเจนและพันธะไฮโดรฟอบิกระหว่างโปรตีนที่มีผลต่อการเกิดตะกอนในเปปไทด์กับสารประกอบพอลิไนออล	8
2.3	การย่อยสลายพันธะเปปไทด์ในโปรตีนโดยเอกโซเปปทิเดส และเอนโดเปปทิเดส	10
2.4	การตรึงรูปแอนไซม์โดยวิธีต่าง ๆ (1) การเชื่อมกับตัวขนส่ง (2) การเชื่อมข้าม (3) การห่อหุ้ม	16
2.5	ขั้นตอนการตรึงรูปแอนไซม์บนเรซินแลกเปลี่ยนประจุลบด้วยกลูทาร์ลดีไฮด์ ..	18
2.6	ปฏิกิริยาการตรึงรูปแอนไซม์บนโพลอนโคสิสหลายพันธะเอไมด์บางส่วนและกระตุ้นหมู่อะมิโนอิสระด้วยกลูทาร์ลดีไฮด์	23
2.7	ปฏิกิริยา O-alkylation ของโพลอนกับเกลือของไตรเอทิลออกโซเนียมและปฏิกิริยาของเกลืออิมิเดทของโพลอนกับสารประกอบประเภทไฮดราไซด์แอนไซม์ และเอมีน	24
2.8	ขั้นตอนการสังเคราะห์พอลิไอโซไซโทไรน์โพลอน	25
4.1	แผนภูมิขั้นตอนการเตรียม Neutralse ตรึงรูปบนผ้าโพลอนแบบเชื่อมด้วยพันธะโคเวเลนต์	33
5.1	การคาดคะเนโครงสร้างของแอนไซม์ตรึงรูปบนตัวขนส่งประเภทโพลอนที่มี APTS เป็นตัวกระตุ้น และกลูทาร์ลดีไฮด์เป็นสารสร้างพันธะร่วม	51
5.2	ความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มข้นของสารละลาย Neutralse กับแอกติวิตีของ Neutralse ตรึงรูป	56
5.3	โครงสร้างของผ้าโพลอนจากเครื่อง SEM ที่กำลังขยาย 200 เท่า	58
5.4	โครงสร้างของผ้าโพลอนจากเครื่อง SEM ที่กำลังขยาย 2000 เท่า	58
5.5	โครงสร้างของผ้าโพลอนที่ผ่านการย่อยบางส่วนด้วยกรดไฮโดรคลอริก ความเข้มข้น 2 นอร์มัล ที่อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 4 ชั่วโมง จากเครื่อง SEM ที่กำลังขยาย 2000 เท่า	59

รูปที่		หน้า
5.6	โครงสร้างของ Neutrased ตรีงรูปบนผ้าไนลอน จากเครื่อง SEM ที่กำลังขยาย 2000 เท่า	59
5.7	อุณหภูมิที่เหมาะสมในการทำปฏิกิริยาของ Neutrased อีสาระ และ Neutrased ตรีงรูป	61
5.8	pH ที่เหมาะสมในการทำปฏิกิริยาของ Neutrased อีสาระ และ Neutrased ตรีงรูป	64
5.9	เปรียบเทียบกราฟแบบ Lineweaver Burk plot ของ Neutrased อีสาระ และ Neutrased ตรีงรูป ที่อุณหภูมิ 45 องศาเซลเซียส	66
5.10	เปรียบเทียบกราฟแบบ Lineweaver Burk plot ของ Neutrased อีสาระ และ Neutrased ตรีงรูป ที่อุณหภูมิ 55 องศาเซลเซียส	67
5.11	ผลของ pH ต่อความเสถียรของ Neutrased อีสาระ	69
5.12	ผลของ pH ต่อความเสถียรของ Neutrased ตรีงรูป	70
5.13	เปรียบเทียบแอคติวิตีสัมพันธ์ที่ระยะเวลาการเก็บต่าง ๆ ของ Neutrased อีสาระ และ Neutrased ตรีงรูป ซึ่งเก็บในทรีสบัฟเฟอร์ความเข้มข้น 0.2 โมล/ลิตร pH 7.1 ที่อุณหภูมิห้อง (30-33 องศาเซลเซียส) และอุณหภูมิตู้เย็น (8-10 องศาเซลเซียส)	72
5.14	steric effect ที่เกิดกับเอนไซม์ตรีงรูปเนื่องจากการบดบังของตัวขนส่ง	75
5.15	เปรียบเทียบประสิทธิภาพซ้ำหลายครั้งของ Neutrased ตรีงรูป ที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส และ 55 องศาเซลเซียส	76
5.16	กราฟความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณ HMWP ค่าความขุ่น และค่าซิกมา กับ อัตราการไหลของเบียร์ ปริมาตร 500 มิลลิลิตร ที่ผ่านเครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพ ซึ่งบรรจุ Neutrased ตรีงรูป บนผ้าไนลอนขนาด 20 x 30 ตารางเซนติเมตร ที่อุณหภูมิ 30 ± 1 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 1 ชั่วโมง	80
5.17	กราฟความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณ HMWP ค่าความขุ่น และค่าซิกมา กับ อัตราการไหลของเบียร์ ปริมาตร 500 มิลลิลิตร ที่ผ่านเครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพ ซึ่งบรรจุ Neutrased ตรีงรูป บนผ้าไนลอนขนาด 20 x 60 ตารางเซนติเมตร ที่อุณหภูมิ 30 ± 1 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 1 ชั่วโมง	81

รูปที่		หน้า
5.18	กราฟความสัมพันธ์ระหว่างระดับชั้นการย่อยสลายกับอัตราการไหลของเบียร์ ปริมาตร 500 มิลลิลิตร ที่ผ่านเครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพซึ่งบรรจุ Neutrasetriple ตรีงรูปบนผ้าไนลอน ขนาด 20 x 30 และ 20 x 60 ตารางเซนติเมตร ที่อุณหภูมิ 30 ± 1 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 1 ชั่วโมง	84
5.19	กราฟความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณ HMWP ค่าความขุ่น และค่าซิกมา กับ อัตราการไหลของเบียร์ปริมาตร 500 มิลลิลิตร ที่ผ่านเครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพ ซึ่งบรรจุ Neutrasetriple ตรีงรูป บนผ้าไนลอนขนาด 20 x 60 ตารางเซนติเมตร ที่อุณหภูมิ 10 ± 1 องศาเซลเซียสเป็นเวลา 1 ชั่วโมง	88
5.20	กราฟความสัมพันธ์ระหว่างระดับชั้นการย่อยสลายกับอัตราการไหลของเบียร์ ปริมาตร 500 มิลลิลิตร ที่ผ่านเครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพซึ่งบรรจุ Neutrasetriple ตรีงรูปบนผ้าไนลอนขนาด 20 x 60 ตารางเซนติเมตร เป็นเวลา 1 ชั่วโมง ที่อุณหภูมิ 30 ± 1 องศาเซลเซียส เปรียบเทียบกับที่อุณหภูมิ 10 ± 1 องศาเซลเซียส	90
5.21	ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณ HMWP กับค่าความขุ่นของเบียร์ที่ผ่านการป้องกันการเกิดตะกอนในเบียร์ด้วยเครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพ Neutrasetriple ตรีงรูป โดยมีความสัมพันธ์แบบพาราโบลา ($r^2 = 0.92$)	92
5.22	ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณ HMWP กับค่าซิกมาของเบียร์ที่ผ่านการป้องกันการเกิดตะกอนในเบียร์ ด้วยเครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพ Neutrasetriple ตรีงรูป โดยมีความสัมพันธ์แบบพาราโบลา ($r^2 = 0.81$)	93
5.23	ความสัมพันธ์ระหว่างค่าความขุ่นของเบียร์กับจำนวนครั้งในการใช้งานของ เครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพ Neutrasetriple ตรีงรูป	99
6.1	เปปไทด์ในเบียร์ก่อนและหลังจากทำปฏิกิริยากับปาเปนตรีงรูป	105
6.2	ตัวอย่างกราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่าง space velocity กับค่าความขุ่น ของเบียร์ที่ได้ ที่อุณหภูมิ t_1 และ t_2	106