

เครื่องหมายแหล่งอิฐ  
ในการผลิตน้ำส้มสายชูอย่างต่อเนื่อง  
จากไวน์สับปะรด



นายประพนธ์ ประสนวัฒนา

ศูนย์วิทยาการ  
วิทยานิพนธ์เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต  
ภาควิชาเคมีเทคโนโลยี  
นักศึกษาวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ 2531

ISBN 974-568-587-9

ลิขสิทธิ์ของนักศึกษาวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

013867

๑๖๒๙๙๗๘

MULTICOLUMN FERMENTER IN CONTINUOUS VINEGAR PRODUCTION  
FROM PINEAPPLE WINE



Mr. Prapon Prasopwatana

A Thesis Submitted in Partial Fulfilment of the Requirements  
for the Degree of Master of Science

Department of Chemical Technology

Graduate School

Chulalongkorn University

1988

ISBN 974-568-587-9

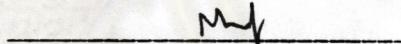


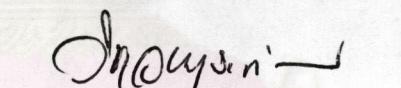
หัวข้อวิทยานิพนธ์ เครื่องหมายแบบหลายคอลัมน์ในการผลิตสำลีสายชูอย่างต่อเนื่อง  
จากไวน์ลับปะรด  
โดย นายประพนธ์ ประลพัฒนา<sup>\*</sup>  
ภาควิชา เคมีเทคนิค  
อาจารย์ที่ปรึกษา รองศาสตราจารย์ ดร.วิชา วนดุรงค์วรรณ  
อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม ผู้ช่วยศาสตราจารย์ สุทธิศักดิ์ สุขในศิลป์

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้นำวิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่งของ  
การศึกษาตามหลักสูตรปรัญญามหาบัณฑิต

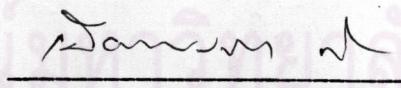
  
\_\_\_\_\_  
(ศาสตราจารย์ ดร. Kasrawi Wachirayakul)  
คณบดีบัณฑิตวิทยาลัย

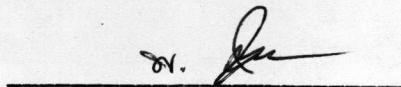
คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

  
\_\_\_\_\_  
(รองศาสตราจารย์ ดร.สมชาย ออสุวรรณ)  
ประธานกรรมการ

  
\_\_\_\_\_  
(รองศาสตราจารย์ ดร.วิชา วนดุรงค์วรรณ)  
กรรมการ

  
\_\_\_\_\_  
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ สุทธิศักดิ์ สุขในศิลป์)  
กรรมการ

  
\_\_\_\_\_  
(อาจารย์ ดร.เพียรพรรณ กัศคร)  
กรรมการ

  
\_\_\_\_\_  
(คุณ พริกิพย์ รัตนะ)  
กรรมการ

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



ประพนธ์ ประสวัตนา : เครื่องหมักแบบหลายคอลัมน์ในการผลิตน้ำส้มสายชูอย่างต่อเนื่อง  
จากไวน์สับปะรด (MULTICOLUMN FERMENTER IN CONTINUOUS VINEGAR PRODUCTION  
FROM PINEAPPLE WINE) อ.ที่ปรึกษา : รศ.ดร.วิชา วนดุรงค์วรรษ, อ.ที่ปรึกษาร่วม :  
ผศ.สุทธิศักดิ์ สุขโนศิลป์, 152 หน้า.

การศึกษาเครื่องหมักหลายคอลัมน์แบบต่อเนื่องได้พัฒนามาจากเครื่องหมักคอลัมน์เดียว ทึ้งแบบกึ่ง  
ต่อเนื่องและไม่ต่อเนื่อง โดยมีจุดมุ่งหมายให้ก้าลังการผลิตที่สูงขึ้น

เครื่องหมักหลายคอลัมน์อย่างต่อเนื่องประกอบด้วยเครื่องหมักย่อย 4 เครื่องต่ออนุกรมกัน โดยทุก  
เครื่องมีลักษณะเหมือนกันคือ ตัวคอลัมน์ทำด้วยพลาสติกใส เส้นผ่าศูนย์กลางภายใน 7.2 เซนติเมตร สูง 50  
เซนติเมตร ภายในบรรจุด้วยแพคเบดซึ่งทำจากไม้มะค่า (*Xylocarpa craib*) รูปทรงกลมขนาดเส้นผ่า-  
ศูนย์กลาง 1.5 เซนติเมตร บนแพคเบดมีเชื้อจุลทรรศ *A. aceti* ที่ใช้ในการเปลี่ยนเอทานอลเป็นกรดอะซิติก  
เฉพาะอยู่ จากการศึกษาพบว่าสภาวะที่ทำให้อัตราการเกิดกรดอะซิติกสูงที่สุดคือ อัตราส่วนความสูงของช่อง  
ว่างเหนือแพคเบดต่อความสูงของแพคเบดเท่ากับ 1:0.95 ระบบการไหลเวียนของน้ำหมักเป็นแบบกลั่นน้ำ  
อัตราการไหลเข้าของน้ำหมักและอัตราการให้อากาศที่เหมาะสมของแต่ละเครื่องหมักพบว่า อัตราการไหลเข้า  
ของน้ำหมักในทุกเครื่องหมักเท่ากับ 2.8 ลิตรต่อนาที อัตราการให้อากาศของเครื่องหมักที่ 1, 2, 3 และ 4  
เท่ากับ 0.04, 0.04, 0.06 และ 0.06 ปริมาตรของอากาศที่ปริมาตรของน้ำหมักต่อนาที ตามลำดับ และ  
เมื่อนำมาคำนวณได้มาทำการหมักแบบต่อเนื่องโดยการป้อนเข้าไวน์สับปะรดที่มีอัตราส่วนของเอทานอลต่อกรดอะซิติก  
7:1 จะได้อัตราการเจือจางและอัตราส่วนการป้อนกลับ (อัตราการเจือจาง : อัตราการป้อนกลับ) ที่  
เหมาะสมที่ทำให้ปริมาณกรดอะซิติกและเชื้อในทุกเครื่องหมักคงที่คือ  $0.0216 \text{ (ขั้วนม) }^{-1}$  และ 1:0.2 ซึ่ง  
จากการทดลองทำให้กระบวนการหมักแบบต่อเนื่องสามารถเดินเครื่องได้อย่างสม่ำเสมอ

จากการเปรียบเทียบก้าลังการผลิตของกระบวนการผลิตแบบไม่ต่อเนื่อง กึ่งต่อเนื่อง และต่อเนื่อง  
พบว่าสามารถผลิตได้ 5.4, 6.0 และ 7.8 ลิตรต่อวัน ตามลำดับ

## ศูนย์วิทยาทรัพยากร จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาควิชา ..... เคมีเทคนิค  
สาขาวิชา ..... เคมีเทคนิค  
ปีการศึกษา ..... 2530

ลายมือชื่อนักศึกษา ..... *[Signature]*  
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา ..... *[Signature]*



PRAPON PRASOPWATANA : MULTICOLUMN FERMENTER IN CONTINUOUS VINEGAR PRODUCTION FROM PINEAPPLE WINE. THESIS ADVISOR : ASSO. PROF. VICHAVANADURONGWAN, Ph.D., THESIS COADVISOR : ASSIST. PROF. SUTTISAK SUKNAILILP, 152 PP.

The multicolumn fermenter consists of four column fermenters connected in series. Each of them made from transparent plastic with 7.2 cm. in diameter and 50 cm. in height. The column was packed with 180 wooden spheres (Xylocarpa craib) of 1.5 cm. in diameter. Pure culture of A. aceti were immobilized on the surface of the packing material. The feed rate of broth at 3.2, 2.8, 2.4 l/min and aeration rate at 0.04, 0.06, 0.08 vvm were studied in each column fermenter for the maximum acetic acid production rate. It was found that each column fermenter had the same optimum feed rate at 2.8 l/min and the optimum aeration rate of the 1<sup>st</sup>, 2<sup>nd</sup>, 3<sup>rd</sup> and the 4<sup>th</sup> fermenter were 0.04, 0.04, 0.06 and 0.06 vvm respectively. From these results, the continuous process was carried on using pineapple wine which had the ratio of ethanol to acetic acid at 7:1 as substrate. To find the optimum dilution rate and recycle ratio (dilution rate : recycle rate), it was found that the dilution rate of  $0.0216 \text{ (hour)}^{-1}$  and recycle ratio of 1:0.2 made to stabilize not only the quantity of acetic acid and bacteria in the column fermenter but also the fermentation process as well.

In comparing the rate of vinegar production between batch process, semicontinuous process and continuous process it was found to be 5.4, 6.0 and 7.8 litre/day respectively.

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาควิชา .....เคมีเทคนิค  
สาขาวิชา .....เคมีเทคนิค  
ปีการศึกษา ..... 2530

ลายมือชื่อนิสิต ..... *Surachaya*  
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา ..... *ดร. อรุณรัตน์*



กิตติกรรมประกาศ

ขอขอบพระคุณ รองศาสตราจารย์ ดร.วิชา วนครุงค์วาระ และ ผู้ช่วยศาสตราจารย์ สุทธิศักดิ์ สุขในศิลป์ ที่ให้คำปรึกษาแนะนำและช่วยเหลือ ทำให้การศึกษาวิจัยครั้งนี้สำเร็จลุล่วง ไปด้วยดี

ขอขอบพระคุณ อาจารย์ ดร.เนียรพรรค หัสดร ที่กราบให้ใช้ peristaltic pump พร้อมทั้งขอขอบพระคุณ อาจารย์ ดร.สุวิมล กิรติพิบูลย์ ที่กราบให้คำแนะนำเกี่ยวกับการเลี้ยงเชื้อ เพื่อกำให้บรรลุจุดมุ่งหมายในการทำวิทยานิพนธ์ครั้งนี้

ขอขอบพระคุณ คุณוואยพร ลิพลาการ คุณลังษ์ ชนชื่น คุณลินิก ปรินคร คุณแพ้ว ติประเสริฐ คุณเจริญ ติประเสริฐ เป็นฯ ฯ ฯ ฯ และน้องๆ ทุกท่านที่ให้ความช่วยเหลือด้วยดีตลอดมา

ขอขอบพระคุณ โรงพยาบาลสัตว์ โรงพยาบาลสัตว์สัมพทาน ที่กราบเอื้อเพื่อน้ำลับโปรดชี้ใช้เป็นวัตถุดินเริ่มต้นในงานวิจัย ทำให้บรรลุจุดมุ่งหมายในการทำวิทยานิพนธ์ครั้งนี้

ท้ายนี้ขอขอบพระคุณ บิดา มารดา และ ผู้มีอุปการะคุณทุกท่านที่สนับสนุนในด้านการเงิน และ ให้กำลังใจแก่ผู้ทำวิจัยเสมอมาตลอดจนจบการศึกษา

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



หน้า

บทคัดย่อภาษาไทย .....	๕
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ .....	๖
กิตติกรรมประกาศ .....	๗
สารบัญตาราง .....	๘
สารบัญรูป .....	๙
สัญลักษณ์ที่ใช้แทนข้อความ .....	๑๐
<b>บทที่</b>	
1     บทนำ .....	๑
2     วารสารปริทัศน์ .....	๓
2.1    ประเกทของน้ำส้มสายชู .....	๓
2.2    จุลินทรีย์ที่เกี่ยวกับการผลิตน้ำส้มสายชู .....	๖
2.2.1    ยีสต์ .....	๖
2.2.2    แบคทีเรีย .....	๖
2.2.3    ปัจจัยที่มีผลต่อการทำงานของแบคทีเรีย Acetobacter	
2.2.3.1    อุณหภูมิ .....	๗
2.2.3.2    ความเป็นกรด-ด่าง .....	๗
2.2.3.3    ออกซิเจน .....	๗
2.3    กลไกการเปลี่ยนแปลงของเอนไซม์ไปเป็นกรดอะซิติก .....	๗
2.4    วิพากษณาการของ การผลิตน้ำส้มสายชู .....	๑๐
2.5    การพัฒนากระบวนการผลิตในรูปแบบต่าง ๆ .....	๑๕
2.6    ประสิทธิภาพของเครื่องหมักที่มีผลต่อการหมัก .....	๑๕
2.6.1    แพคเบด .....	๑๖
2.6.2    ระบบการให้อาหารและระบบการให้หลีเช้าของน้ำหมัก .....	๑๗
2.6.3    ระบบการให้หลีเช้าของน้ำหมัก .....	๒๐
2.7    คุณลักษณะของระบบการให้หลีเช้าในเครื่องหมักหลายเครื่อง	
2.7.1    สมดุลของบริมาณเชื้อ .....	๒๓
2.7.2    การเกิดผลผลิต .....	๒๙

## สารบัญ (ต่อ)

	2.7.3 ระบบเครื่องหมักหลายชั้นแบบต่อเนื่องในการพิมพ์การนำเชื้อ แบคทีเรียกลับมาใช้ใหม่ .....	34
<b>๓ อุปกรณ์ วัสดุและการทดลอง</b>		
<b>3.1 อุปกรณ์และวัสดุ .....</b>		<b>37</b>
<b>3.1.1 เครื่องหมักไวน์</b>		
ก. เครื่องพลาสเจอไรซ์ .....		37
ข. เครื่องหมักไวน์ .....		37
<b>3.1.2 เครื่องหมักน้ำล้มลายชู</b>		
3.1.2.1 เครื่องหมักน้ำล้มลายชูแพคเบดคอลัมน์เดียว .....		40
3.1.2.2 เครื่องหมักน้ำล้มลายชูแพคเบดแบบต่อเนื่อง .....		40
<b>3.2 การทดลอง</b>		
<b>3.2.1 การเตรียมวัสดุตัวกลางที่ยึดเกาะของเชื้อ .....</b>		<b>43</b>
<b>3.2.2 การเตรียมไวน์ .....</b>		<b>43</b>
<b>3.2.3 การเตรียมน้ำล้มลายชู .....</b>		<b>43</b>
<b>3.2.4 การเตรียมเครื่องหมักเพื่อการหมักแบบต่อเนื่อง .....</b>		<b>43</b>
<b>3.2.5 ขั้นตอนการทดลอง</b>		
3.2.5.1 ศึกษาความสูงของแพคเบดที่เหมาะสม ....		44
3.2.5.2 ศึกษาระบบการให้เวียนของน้ำหมัก ที่เหมาะสม .....		44
3.2.5.3 ศึกษาลักษณะที่สามารถผลิตกรดอะซิติกที่เร็วที่สุด ของแต่ละเครื่องหมักในแต่ละช่วงกรด ....		44
3.2.5.4 ศึกษาอัตราการเจือจางที่ดีที่สุดในการเดินเครื่อง แบบต่อเนื่อง .....		44
3.2.5.5 ศึกษาอัตราการเจือจางที่ดีที่สุดในการเดินเครื่อง แบบต่อเนื่องเมื่อมีการบ้อนกลับ .....		44
3.2.5.6 เปรียบเทียบกำลังการผลิตของกระบวนการหมัก การแบบไม่ต่อเนื่อง กับต่อเนื่องและต่อเนื่อง		46

## สารบัญ (ต่อ)

	3.2.6 วิธีวิเคราะห์ .....	47
<b>4</b>	<b>ผลการทดลอง</b>	
4.1	ผลการศึกษาอัตราส่วนความสูงของแพคเบด .....	48
4.2	ผลการศึกษาระบบการไหลเวียนของน้ำมัก .....	50
4.3	ผลการศึกษาลักษณะที่เหมาะสมของเครื่องหมักที่ 1 เมื่อแปรค่าอัตราการไหลเข้าของน้ำมัก 3.2,2.8 และ 2.4 ลิตรต่อนาที และแปรค่าอัตราการให้อากาศ 0.08, 0.06 และ 0.04 ปอน. ....	52
4.4	ผลการศึกษาลักษณะที่เหมาะสมของเครื่องหมักที่ 2 เมื่อแปรค่าอัตราการไหลเข้าของน้ำมัก 3.2,2.8 และ 2.4 ลิตรต่อนาที และแปรค่าอัตราการให้อากาศ 0.08, 0.06 และ 0.04 ปอน. ....	52
4.5	ผลการศึกษาลักษณะที่เหมาะสมของเครื่องหมักที่ 3 เมื่อแปรค่าอัตราการไหลเข้าของน้ำมัก 3.2,2.8 และ 2.4 ลิตรต่อนาที และแปรค่าอัตราการให้อากาศ 0.08, 0.06 และ 0.04 ปอน. ....	52
4.6	ผลการศึกษาลักษณะที่เหมาะสมของเครื่องหมักที่ 4 เมื่อแปรค่าอัตราการไหลเข้าของน้ำมัก 3.2,2.8 และ 2.4 ลิตรต่อนาที และแปรค่าอัตราการให้อากาศ 0.08, 0.06 และ 0.04 ปอน. ....	52
4.6	ผลการศึกษาอัตราการเจือจางที่เหมาะสมในการเดินเครื่องแบบต่อเนื่อง โดยใช้อัตราส่วนเริ่มต้นของ เอก鞍輪: กรณีเดิน=7:1 .....	71
4.7	ผลการศึกษาอัตราการเจือจางที่เหมาะสมในการเดินเครื่องแบบต่อเนื่อง เมื่อมีการป้อนกลับ โดยใช้อัตราส่วนเริ่มต้นของ เอก鞍輪: กรณีเดิน=7:1 76	76
4.8	ผลการเปรียบเทียบกำลังการผลิตน้ำส้มสายชูในการเดินเครื่องแบบไม่ต่อเนื่อง แบบกึ่งต่อเนื่องและต่อเนื่อง .....	80
<b>5</b>	<b>วิเคราะย์ผลการทดลอง .....</b>	<b>83</b>
<b>6</b>	<b>สรุปผลการทดลองและข้อเสนอแนะ .....</b>	<b>96</b>
	เอกสารอ้างอิง .....	98
	ภาคผนวก .....	102
	ประวัติ .....	152

## สารบัญตาราง

ตารางที่		หน้า
4.1	แสดงอัตราการเกิดกรดอะซิติกของเครื่องหมักที่ 1,2,3 และ 4 ท่อตราชาร์ไอล เข้าของน้ำหมักและอากาศต่าง ๆ กัน .....	66
ค 1	แสดงปริมาณกรดอะซิติก เอทานอล เชือ ความเป็นกรด-ด่าง ของแข็งที่ละลาย ได้ทึ่งหมด อัตราส่วนความสูงของช่องว่างเหนือแพคเบดต่อความสูงของแพคเบด 1:0.95 .....	111
ค 2	แสดงปริมาณกรดอะซิติก เอทานอล เชือ ความเป็นกรด-ด่าง ของแข็งที่ละลาย ได้ทึ่งหมด และอุณหภูมิต่อเวลา อัตราส่วนความสูงของช่องว่างเหนือแพคเบดต่อ ความสูงของแพคเบด 1:1.22 .....	111
ค 3	แสดงปริมาณกรดอะซิติก เอทานอล เชือ ความเป็นกรด-ด่าง ของแข็งที่ละลาย ได้ทึ่งหมด และอุณหภูมิต่อเวลาของระบบการไอลเวียนของน้ำหมักแบบกลอกน้ำ	112
ค 4	แสดงปริมาณกรดอะซิติก เอทานอล เชือ ความเป็นกรด-ด่าง ของแข็งที่ละลาย ได้ทึ่งหมด และอุณหภูมิต่อเวลาของระบบการไอลเวียนของน้ำหมักแบบธรรมชาติ	112
ค 5	แสดงปริมาณกรดอะซิติก เอทานอล เชือ ความเป็นกรด-ด่าง ของแข็งที่ละลาย ได้ทึ่งหมด และอุณหภูมิต่อเวลาของเครื่องหมักที่ 1 อัตราการไอลเข้าของน้ำหมัก 3.2 ลิตรต่อน้ำที่ อัตราการให้อากาศ 0.08 ปี朋. .....	113
ค 6	แสดงปริมาณกรดอะซิติก เอทานอล เชือ ความเป็นกรด-ด่าง ของแข็งที่ละลาย ได้ทึ่งหมด และอุณหภูมิต่อเวลาของเครื่องหมักที่ 1 อัตราการไอลเข้าของน้ำหมัก 3.2 ลิตรต่อน้ำที่ อัตราการให้อากาศ 0.06 ปี朋. .....	113
ค 7	แสดงปริมาณกรดอะซิติก เอทานอล เชือ ความเป็นกรด-ด่าง ของแข็งที่ละลาย ได้ทึ่งหมด และอุณหภูมิต่อเวลาของเครื่องหมักที่ 1 อัตราการไอลเข้าของน้ำหมัก 3.2 ลิตรต่อน้ำที่ อัตราการให้อากาศ 0.04 ปี朋. .....	114
ค 8	แสดงปริมาณกรดอะซิติก เอทานอล เชือ ความเป็นกรด-ด่าง ของแข็งที่ละลาย ได้ทึ่งหมด และอุณหภูมิต่อเวลาของเครื่องหมักที่ 1 อัตราการไอลเข้าของน้ำหมัก 2.8 ลิตรต่อน้ำที่ อัตราการให้อากาศ 0.08 ปี朋. .....	114
ค 9	แสดงปริมาณกรดอะซิติก เอทานอล เชือ ความเป็นกรด-ด่าง ของแข็งที่ละลาย ได้ทึ่งหมด และอุณหภูมิต่อเวลาของเครื่องหมักที่ 1 อัตราการไอลเข้าของน้ำหมัก 2.8 ลิตรต่อน้ำที่ อัตราการให้อากาศ 0.06 ปี朋. .....	115

สารนัยตราง (ต่อ)

สารนัยตราง (ต่อ)

สารบัญตาราง (ต่อ)

## สารนัยตาราง (ต่อ)

ตารางที่	หน้า
ค 37 แสดงปริมาณกรดอะซิติก เอทานอล เชื่อ ความเป็นกรด-ด่าง ของเชิงที่ล่ำลาย ได้ทึ่งหมด และอุณหภูมิต่อเวลาของเครื่องหมักที่ 4 อัตราการไหลเข้าของน้ำหมัก <sup>2.8</sup> ลิตรต่อนาที อัตราการให้อากาศ ๐.๐๔ ปั๊บ.....	129
ค 38 แสดงปริมาณกรดอะซิติก เอทานอล เชื่อ ความเป็นกรด-ด่าง ของเชิงที่ล่ำลาย ได้ทึ่งหมด และอุณหภูมิต่อเวลาของเครื่องหมักที่ 4 อัตราการไหลเข้าของน้ำหมัก <sup>2.4</sup> ลิตรต่อนาที อัตราการให้อากาศ ๐.๐๘ ปั๊บ.....	129
ค 39 แสดงปริมาณกรดอะซิติก เอทานอล เชื่อ ความเป็นกรด-ด่าง ของเชิงที่ล่ำลาย ได้ทึ่งหมด และอุณหภูมิต่อเวลาของเครื่องหมักที่ 4 อัตราการไหลเข้าของน้ำหมัก <sup>2.4</sup> ลิตรต่อนาที อัตราการให้อากาศ ๐.๐๖ ปั๊บ.....	130
ค 40 แสดงปริมาณกรดอะซิติก เอทานอล เชื่อ ความเป็นกรด-ด่าง ของเชิงที่ล่ำลาย ได้ทึ่งหมด และอุณหภูมิต่อเวลาของเครื่องหมักที่ 4 อัตราการไหลเข้าของน้ำหมัก <sup>2.4</sup> ลิตรต่อนาที อัตราการให้อากาศ ๐.๐๔ ปั๊บ.....	130
ค 41 แสดงปริมาณกรดอะซิติกและเอทานอลต่อเวลา ในการหมักแบบต่อเนื่อง อัตรา การเจือจาง ๐.๐๑๙๒ ( $\text{ชั่วโมง}^{-1}$ ) .....	131
ค 42 แสดงปริมาณเชื้อและของเชิงที่ล่ำลายได้ทึ่งหมด ในการหมักแบบต่อเนื่องอัตรา การเจือจาง ๐.๐๑๙๒ ( $\text{ชั่วโมง}^{-1}$ ) .....	131
ค 43 แสดงค่าความเป็นกรด-ด่าง และอุณหภูมิต่อเวลา ในการหมักแบบต่อเนื่อง อัตรา การเจือจาง ๐.๐๑๙๒ ( $\text{ชั่วโมง}^{-1}$ ) .....	132
ค 44 แสดงปริมาณกรดอะซิติกและเอทานอลต่อเวลา ในการหมักแบบต่อเนื่อง อัตรา การเจือจาง ๐.๐๒๑๖ ( $\text{ชั่วโมง}^{-1}$ ) อัตราส่วนการป้อนกลับ ๑:๐.๒ .....	132
ค 45 แสดงปริมาณเชื้อและของเชิงที่ล่ำลายได้ทึ่งหมดต่อเวลา ในการหมักแบบต่อเนื่อง อัตราการเจือจาง ๐.๐๒๑๖ ( $\text{ชั่วโมง}^{-1}$ ) อัตราส่วนการป้อนกลับ ๑:๐.๒ ...	133
ค 46 แสดงค่าความเป็นกรด-ด่าง และอุณหภูมิต่อเวลา ในการหมักแบบต่อเนื่อง อัตรา การเจือจาง ๐.๐๒๑๖ ( $\text{ชั่วโมง}^{-1}$ ) อัตราส่วนการป้อนกลับ ๑:๐.๒ .....	133
ค 47 แสดงปริมาณกรดอะซิติก เอทานอล เชื่อ ของเชิงที่ล่ำลายได้ทึ่งหมด ความเป็น กรด-ด่าง และอุณหภูมิต่อเวลา ในการหมักแบบกึ่งต่อเนื่องของเครื่องหมักหลาย คอลัมน์ .....	134

สารบัญตาราง (ต่อ)

ตารางที่		หน้า
ค 48	แสดงปริมาณกรดอะซิติก เอกานอล เชือ ของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด ความเป็นกรด-ด่าง และอุณหภูมิต่อเวลา ในการหมักแบบไม่ต่อเนื่อง ของเครื่องหมักหลายคอลัมน์ .....	134


  
**ศูนย์วิทยทรัพยากร**  
**วุฒาลังกรณ์มหาวิทยาลัย**

## สารบัญ

รูปที่		หน้า
2.1	เครื่องหมักของ Frings แบบหมุนเวียน .....	11
2.2	เครื่องหมักแบบ Submerge .....	12
2.3	เครื่องหมักแบบคลัมป์ชนิดแพคเบด .....	14
2.4	เครื่องหมักแบบคลัมป์หดสายชีนชนิดแพคเบด .....	14
2.5	ความล้มเหลวระหว่างเลี้นผ่าคุณภาพของอากาศต่อความเร็วของ ฟองอากาศ .....	18
2.6	ปรากฏการณ์การถ่ายเทมวลสารจากฟองอากาศสู่เซลล์ของเชื้อจุลินทรีย์ .....	19
2.7	ลักษณะการไหลของน้ำหมัก .....	20
2.8	ความล้มเหลวของปริมาณเชื้อที่เปลี่ยนไปต่อเวลา กับปริมาณเชื้อ <sup>และอัตราการเจริญเติบโตจำเพาะกับปริมาณเชื้อ</sup> .....	24
2.9	ความล้มเหลวของอัตราการเจริญเติบโตจำเพาะกับปริมาณเชื้อ .....	28
2.10	ความล้มเหลวของอัตราการเจริญเติบโตจำเพาะกับปริมาณเชื้อ, มวลเซลล์ ของเชื้อกับเวลา ผลผลิต สารผลอื่น ๆ และอัตราการผลิตจำเพาะกับผลผลิต เมื่อการเกิดผลผลิตพร้อมกับการเจริญเติบโตของเชื้อ .....	31
2.11	ความล้มเหลวของอัตราการเจริญเติบโตจำเพาะกับปริมาณเชื้อ, มวลเซลล์ ของเชื้อกับเวลา ผลผลิต สารผลอื่น ๆ และอัตราการผลิตจำเพาะกับผลผลิต เมื่อการเกิดผลผลิตหลังจากที่เชื้อเจริญเติบโตสูงสุดแล้ว .....	32
2.12	ความล้มเหลวเป็นแผนภูมิของปริมาณเชื้อ ผลผลิต สารผลอื่น ๆ และอาหาร เลี้ยงเชื้อ .....	33
2.13	ความล้มเหลวของปริมาณเชื้อและอาหารเลี้ยงเชื้อ กับ อัตราการเจือจาง เมื่อไม่มีการป้อนกลับและมีการป้อนกลับ .....	36
3.1	เครื่องพลาสเจอไรซ์ .....	38
3.2	เครื่องหมักไวน์แบบต่อเนื่อง .....	39
3.3	ลักษณะและขนาดของลูกไม้มะค่าที่ใช้เป็นแพคเบด .....	40
3.4	ลักษณะของระบบการไหลเวียนของน้ำหมักแบบกลั้นน้ำ .....	41
3.5	เครื่องหมักหดสายคลัมป์แบบต่อเนื่อง .....	42
3.6	หน่วยป้อนน้ำตัดต่อ .....	45
3.7	การทำล้ำน้ำจากถังหมักตันสู่ถังหมักลำดับต่อไป .....	45

## สารบัญรูป (ต่อ)

รูปที่		หน้า
3.8	แผนภูมิการเดินเครื่องแบบต่อเนื่อง.....	46
3.9	แผนภูมิการเดินเครื่องแบบต่อเนื่อง เมื่อมีการป้อนกลับ.....	46
3.10	แผนภูมิการเดินเครื่องแบบไม่ต่อเนื่องและกึ่งต่อเนื่อง.....	47
4.1	การเปรียบเทียบปริมาณกรดอะซิติกต่อเวลา เมื่อใช้อัตราส่วนความสูงของช่องว่างเหนือแพคเบดต่อความสูงของแพคเบดเท่ากับ 1:0.95 และ 1:1.22 .....	49
4.2	การเปรียบเทียบปริมาณกรดอะซิติกต่อเวลา เมื่อใช้ระบบการให้เลี้ยงของน้ำมักแบบกลั้นน้ำและ การให้เลี้ยงผ่านธรรมชาติ .....	51
4.3	การเปรียบเทียบปริมาณกรดอะซิติกและ เอกานอลต่อเวลาของเครื่องหมักที่ 1 อัตราการให้เลี้ยงน้ำมัก 3.2 ลิตรต่อนาทีและอัตราการให้อากาศ 0.04, 0.06 และ 0.08 บปน. ....	54
4.4	การเปรียบเทียบปริมาณกรดอะซิติกและ เอกานอลต่อเวลาของเครื่องหมักที่ 1 อัตราการให้เลี้ยงน้ำมัก 2.8 ลิตรต่อนาทีและอัตราการให้อากาศ 0.04, 0.06 และ 0.08 บปน. ....	55
4.5	การเปรียบเทียบปริมาณกรดอะซิติกและ เอกานอลต่อเวลาของเครื่องหมักที่ 1 อัตราการให้เลี้ยงน้ำมัก 2.4 ลิตรต่อนาทีและอัตราการให้อากาศ 0.04, 0.06 และ 0.08 บปน. ....	56
4.6	การเปรียบเทียบปริมาณกรดอะซิติกและ เอกานอลต่อเวลาของเครื่องหมักที่ 2 อัตราการให้เลี้ยงน้ำมัก 3.2 ลิตรต่อนาทีและอัตราการให้อากาศ 0.04, 0.06 และ 0.08 บปน. ....	57
4.7	การเปรียบเทียบปริมาณกรดอะซิติกและ เอกานอลต่อเวลาของเครื่องหมักที่ 2 อัตราการให้เลี้ยงน้ำมัก 2.8 ลิตรต่อนาทีและอัตราการให้อากาศ 0.04, 0.06 และ 0.08 บปน. ....	58
4.8	การเปรียบเทียบปริมาณกรดอะซิติกและ เอกานอลต่อเวลาของเครื่องหมักที่ 2 อัตราการให้เลี้ยงน้ำมัก 2.4 ลิตรต่อนาทีและอัตราการให้อากาศ 0.04, 0.06 และ 0.08 บปน. ....	59

## สารบัญรูป (ต่อ)

รูปที่		หน้า
4.9	การเบรี่ยนเทียนปริมาณกรดอะซิติกและเอทานอลต่อเวลาของเครื่องหมักที่ 3 อัตราการไหลเข้าของน้ำหมัก 3.2 ลิตรต่อนาทีและอัตราการให้อากาศ 0.04, 0.06 และ 0.08 บปน. ....	60
4.10	การเบรี่ยนเทียนปริมาณกรดอะซิติกและเอทานอลต่อเวลาของเครื่องหมักที่ 3 อัตราการไหลเข้าของน้ำหมัก 2.8 ลิตรต่อนาทีและอัตราการให้อากาศ 0.04, 0.06 และ 0.08 บปน. ....	61
4.11	การเบรี่ยนเทียนปริมาณกรดอะซิติกและเอทานอลต่อเวลาของเครื่องหมักที่ 3 อัตราการไหลเข้าของน้ำหมัก 2.4 ลิตรต่อนาทีและอัตราการให้อากาศ 0.04, 0.06 และ 0.08 บปน. ....	62
4.12	การเบรี่ยนเทียนปริมาณกรดอะซิติกและเอทานอลต่อเวลาของเครื่องหมักที่ 4 อัตราการไหลเข้าของน้ำหมัก 3.2 ลิตรต่อนาทีและอัตราการให้อากาศ 0.04, 0.06 และ 0.08 บปน. ....	63
4.13	การเบรี่ยนเทียนปริมาณกรดอะซิติกและเอทานอลต่อเวลาของเครื่องหมักที่ 4 อัตราการไหลเข้าของน้ำหมัก 2.8 ลิตรต่อนาทีและอัตราการให้อากาศ 0.04, 0.06 และ 0.08 บปน. ....	64
4.14	การเบรี่ยนเทียนปริมาณกรดอะซิติกและเอทานอลต่อเวลาของเครื่องหมักที่ 4 อัตราการไหลเข้าของน้ำหมัก 2.4 ลิตรต่อนาทีและอัตราการให้อากาศ 0.04, 0.06 และ 0.08 บปน. ....	65
4.15	ความล้มเหลวระหว่างอัตราการเกิดกรดอะซิติกต่ออัตราการไหลเข้าของน้ำหมักและ อัตราการให้อากาศของเครื่องหมักที่ 1 ....	67
4.16	ความล้มเหลวระหว่างอัตราการเกิดกรดอะซิติกต่ออัตราการไหลเข้าของน้ำหมักและ อัตราการให้อากาศของเครื่องหมักที่ 2 ....	68
4.17	ความล้มเหลวระหว่างอัตราการเกิดกรดอะซิติกต่ออัตราการไหลเข้าของน้ำหมักและ อัตราการให้อากาศของเครื่องหมักที่ 3 ....	69
4.18	ความล้มเหลวระหว่างอัตราการเกิดกรดอะซิติกต่ออัตราการไหลเข้าของน้ำหมักและ อัตราการให้อากาศของเครื่องหมักที่ 4 ....	70
4.19	ปริมาณกรดอะซิติกต่อเวลาของเครื่องหมักที่ 1,2,3 และ 4 ในการเดินเครื่อง แบบต่อเนื่อง โดยใช้อัตราการเจือจาง 0.0192 (ชั่วโมง) <sup>-1</sup> ....	72

## สารบัญรูป (ต่อ)

รูปที่		หน้า
4.20	ปริมาณເອການອลต່ວເລາຂອງເຄື່ອງໜັກທີ 1,2,3 ແລະ 4 ໃນເດີນເຄື່ອງ ແບບຕ່ວເນື່ອງ ໂດຍໃຊ້ອັຕຣາກາຣເຈື້ອຈາງ 0.0192 (ຫ້ວໂມງ) <sup>-1</sup> .....	73
4.21	ปริมาณເຊື້ອຕ່ວເລາຂອງເຄື່ອງໜັກທີ 1,2,3 ແລະ 4 ໃນເດີນເຄື່ອງ ແບບຕ່ວເນື່ອງ ອັຕຣາກາຣເຈື້ອຈາງ 0.0192 (ຫ້ວໂມງ) <sup>-1</sup> .....	74
4.22	ปริมาณເຊື້ອຕ່ວເລາຂອງເຄື່ອງໜັກໜັກທີ 1,2,3 ແລະ 4 ໃນເດີນເຄື່ອງ ແບບຕ່ວເນື່ອງ ອັຕຣາກາຣເຈື້ອຈາງ 0.0204 (ຫ້ວໂມງ) <sup>-1</sup> .....	75
4.23	ปรິມາແກຣດຍະຫຼິກຕ່ວເລາຂອງເຄື່ອງໜັກທີ 1,2,3 ແລະ 4 ໃນເດີນເຄື່ອງ ແບບຕ່ວເນື່ອງ ອັຕຣາກາຣເຈື້ອຈາງ 0.0216 (ຫ້ວໂມງ) <sup>-1</sup> ອັຕຣາສ່ວນການປ້ອນກລັບ 1:0.2 .....	77
4.24	ปรິມາແກຣເຊື້ອຕ່ວເລາຂອງເຄື່ອງໜັກທີ 1,2,3 ແລະ 4 ໃນເດີນເຄື່ອງ ແບບຕ່ວເນື່ອງ ອັຕຣາກາຣເຈື້ອຈາງ 0.0216 (ຫ້ວໂມງ) <sup>-1</sup> ອັຕຣາສ່ວນການປ້ອນກລັບ 1:0.2 .....	78
4.25	ปรິມາແກຣເອການອລຕ່ວເລາຂອງເຄື່ອງໜັກທີ 1,2,3 ແລະ 4 ໃນເດີນເຄື່ອງ ແບບຕ່ວເນື່ອງ ອັຕຣາກາຣເຈື້ອຈາງ 0.0216 (ຫ້ວໂມງ) <sup>-1</sup> ອັຕຣາສ່ວນການປ້ອນກລັບ 1:0.2 .....	79
4.26	ปรິມາແກຣດຍະຫຼິກຕ່ວເລາໃນການເດີນເຄື່ອງແບບກິ່ງຕ່ວເນື່ອງຂອງເຄື່ອງໜັກ ໜລາຍຄວລິມໍນໍ .....	81
4.27	ปรິມາແກຣດຍະຫຼິກຕ່ວເລາໃນການເດີນເຄື່ອງແບບໄຟຕ່ວເນື່ອງຂອງເຄື່ອງໜັກ ໜລາຍຄວລິມໍນໍ .....	82
5.1	ปรິມາແກຣດຍະຫຼິກຕ່ວເລາໃນການເດີນເຄື່ອງແບບໄຟຕ່ວເນື່ອງ .....	83
5.2	ຄວາມສັນພັບຮ່ວງວ່າງມີປິມາແກຣເຊື້ອຕ່ວເລາໃນການເດີນເຄື່ອງແບບໄຟຕ່ວເນື່ອງ ...	90
5.3	ການເປີຍນເຖິງປິມາແກຣດຍະຫຼິກທີ່ໄດ້ຮັບຕ່ວເລາ ໃນການເດີນເຄື່ອງແບບໄຟຕ່ວເນື່ອງ ກິ່ງຕ່ວເນື່ອງ ແລະຕ່ວເນື່ອງ ຂອງເຄື່ອງໜັກໜລາຍຄວລິມໍນໍ .....	91
ກ.1	ລັກໝະຂອງ Hemacytometer ດ້ານໜັ້ນແລກວາດຕີ .....	104
ກ.2	ຮູບໝາຍຈາກທາງ Hemacytometer .....	105
ຈ.2	ກະບວນການຜລິທນ້າສົມສາຍຫຼວຍໆຕ່ວເນື່ອງ .....	136

## ลักษณะที่ใช้แทนข้อความ

a	=	ผิวที่ผิวสัมผัสต่อบริมาตร (ซม. <sup>2</sup> /ซม. <sup>3</sup> )
$\Delta C$	=	ความแตกต่างของความเข้มข้นของสาร (กรัม-ไมล/ลบ.ซม.)
$d_B$	=	เลนส์คูณกลางของฝองอากาศ (มิลลิเมตร)
F	=	อัตราการให้อากาศ (ลิตร/นาที)
$H_L$	=	ความลึกของเหลว (เซนติเมตร)
k	=	สัมประสิทธิ์การถ่ายเทมวลสาร
$k_L$	=	สัมประสิทธิ์การถ่ายเทมวลสารของออกซิเจน
P	=	อัตราการเกิดผลผลิต
p	=	อัตราการเกิดผลผลิตจำเพาะ (ซม. <sup>-1</sup> )
s	=	ความเข้มข้นของอาหารเลี้ยงเชื้อ
t	=	เวลา (นาที)
v	=	ความเร็วของฝองอากาศ (เซนติเมตร/วินาที)
x	=	ความเข้มข้นของมวลเชลล์ (มิลลิกรัม/ลบ.ซม.)
VVM, ปปน.	=	ปริมาตรของอากาศต่อปริมาตรของน้ำมักต่อนาที

ศูนย์วิทยาศาสตร์  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย