

การตรวจรูปรวมกันของเซลล์สีขาวที่รับทดลองผลิตน้ำซึ่งมีวัตถุ

นายพันธ์มงคล จันทร์แสงศรี

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต

ภาควิชาเทคโนโลยีทางอาหาร

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ. 2537

ISBN 974-582-462-3

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

CO-IMMOBILIZATION OF MICROBIAL CELLS FOR A TRIAL PRODUCTION OF SOY SAUCE

Mr. Punnarong Junsangsree

A Thesis Submitted in Partial Fullfillment of the Requirement

for the Degree of Master of Science

Department of Food Technology

Graduate School

Chulalongkorn University

1994

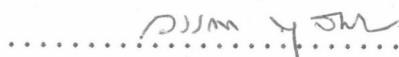
ISBN 974-582-462-3

หัวข้อวิทยานิพนธ์ การตรึงรูบรวมกันของเซลลุลินทรีย์สำหรับทดลองผลิตน้ำซีอิ๊ว
โดย นายพันธ์รงค์ จันทร์แสงศรี
ภาควิชา ภาควิชาเทคโนโลยีทางอาหาร
อาจารย์ที่ปรึกษา รองศาสตราจารย์ ดร.ปราสาท อ่านเบรื่อง

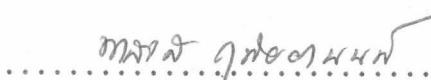
บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้วิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่ง
ของการศึกษาตามหลักสูตรบริโภคความท้าทาย


..... คณบดีบัณฑิตวิทยาลัย
(ศาสตราจารย์ ดร. ถาวร วัชราภัย)

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์


..... ประธานกรรมการ
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. วรรณา ตุลยชัน)


..... อาจารย์ที่ปรึกษา
(รองศาสตราจารย์ ดร. ปราสาท อ่านเบรื่อง)


..... กรรมการ
(อาจารย์ ดร. พาสวัตติ ฤทธิยานนท์)


..... กรรมการ
(อาจารย์ ดร. สันติ ทิพยังค์)


..... กรรมการ
(นายจักรพงษ์ กາญจนบัญชาคม)

พิมพ์ด้วยวิถีทางที่ดีกว่าพิมพ์ด้วยวิถีทางที่ดีกว่า

พัฒนาระบบ : การตรึงรูปรวมกันของเซลลูลินทรีสำหรับทดลองผลิตน้ำซีอิ๊ว (CO-IMMOBILIZATION OF MICROBIAL CELLS FOR A TRIAL PRODUCTION OF SOY SAUCE) อ.ที่ปรึกษา : รศ.ดร. ปราภส อ่อนเบรื่อง, 182 หน้า.

ISBN 974-582-462-3

เมื่อทดลองนำ Lactobacillus delbrueckii TISTR 108 และ Saccharomyces rouxii TISTR 5058 มาตรึงรูปรวมกันในเม็ดเจลแคลเซียมอัลจิเนตขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 3 มิลลิเมตร พบร่วงว่า ภาวะที่เหมาะสมในการตรึงรูปรวมกันของเซลล์คือ ใช้โซเดียมอัลจิเนตเข้มข้นร้อยละ 3 โดยน้ำหนักและแคลเซียมคลอไรด์เข้มข้นร้อยละ 2 โดยน้ำหนัก เซลล์ตรึงรูปรวมกันในเม็ดเจลแคลเซียม-อัลจิเนตที่ได้มีเสถียรภาพสูง ปริมาณเซลล์หลุดออกมากที่อาหารเหลวอยู่ และปริมาณเซลล์ L. delbrueckii และ S. rouxii เป็น 2.34×10^5 และ 1.96×10^5 เซลล์/กรัมเจล ตามลำดับ ปริมาณกรดแลคติก และแอลกอฮอล์จากการหมักโดยใช้เซลล์ตรึงรูปรวมกันในอาหารเหลวที่สกัด-มอลต์สกัด (ประกอบด้วย กดูโคลส์ร้อยละ 1 ยีสต์สกัดร้อยละ 0.3 และมอลต์สกัดร้อยละ 0.3, pH 6.0) ที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 3 วัน เท่ากับ 1.87 มิลลิกรัม/มิลลิลิตร และ 2.13 มิลลิกรัม/มิลลิลิตร ตามลำดับ ซึ่งสูงกว่า การหมักเมื่อใช้เซลล์อิสระ เม็ดเจลแคลเซียมอัลจิเนตจะมีเสถียรภาพดีที่สุดในอาหารเหลวที่สกัด-มอลต์สกัดที่มีความเข้มข้นของเกลือโซเดียมคลอไรด์ร้อยละ 14 โดยน้ำหนัก เมื่อนำเซลล์ตรึงรูปรวมกันที่ เตรียมจากภาวะเหมาะสมสมดังกล่าวขึ้นต้นมาใช้ในการผลิตน้ำซีอิ๊วทั้งกระบวนการแบบไม่ต่อเนื่อง และแบบ ต่อเนื่องที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส โดยใช้โปรดีนไอก็อโรไลเซตจากถั่วเหลืองเป็นวัตถุคุณภาพ ในโปรดีนไอก็อโรไลเซตให้มีความเข้มข้นร้อยละ 1 โดยน้ำหนัก ผลการทดลองพบว่า กระบวนการผลิต น้ำซีอิ๊วแบบไม่ต่อเนื่องใช้เวลาการหมักจนได้น้ำซีอิ๊วที่มี pH เท่ากับ 4.5 เป็นเวลา 21 วัน ผลิตภัณฑ์ได้มี ปริมาณกรดแลคติก 7.74 มิลลิกรัม/มิลลิลิตร และปริมาณแอลกอฮอล์ 9.72 มิลลิกรัม/มิลลิลิตร ส่วน กระบวนการผลิตน้ำซีอิ๊วแบบต่อเนื่องในเครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพเซลล์ตรึงรูปรวมกันคอลัมน์ละ 70 กรัม และมีปริมาณกราฟิกงานรวม 600 มิลลิลิตร พบร่วงว่าเวลาที่ใช้ในการหมักจนได้น้ำซีอิ๊ว pH เท่ากับ 4.5 คือ 108 ชั่วโมง น้ำซีอิ๊วที่ได้มีปริมาณกรดแลคติก 7.81 มิลลิกรัม/มิลลิลิตร และปริมาณแอลกอฮอล์ 9.32 มิลลิกรัม/มิลลิลิตร และมีคุณสมบัติความคงทนมาตรฐานผลิตภัณฑ์อาหารน้ำซีอิ๊ว มาก.252-2521 ปริมาณเซลล์ที่มีชีวิตของ L. delbrueckii และ S. rouxii ในเม็ดเจลแคลเซียมอัลจิเนตที่ผ่านการใช้งานเป็น 5.66×10^7 และ 6.90×10^7 เซลล์/กรัมเจล ตามลำดับ

C226314 : MAJOR FOOD TECHNOLOGY
KEY WORD: CO-IMMOBILIZATION / SOY SAUCE

PUNNARONG JUNSANGSREE : CO-IMMOBILIZATION OF MICROBIAL CELLS FOR A
TRIAL PRODUCTION OF SOY SAUCE. THESIS ADVISOR :
ASSOC. PROF. PRANEE ANPRUNG, Ph.D. 182 pp. ISBN 974-582-462-3

Lactobacillus delbrueckii TISTR 108 and Saccharomyces rouxii TISTR 5058 were co-immobilized in calcium alginate gel of a diameter 3 mm. in size. The optimum conditions for co-immobilized of both microbial cells were determined: 3% sodium alginate and 2% calcium chloride. The obtained sample co-immobilized in calcium alginate gel under such condition were the most stable, minimal leakage of cells into the surrounding medium of yeast extract-malt extract was detected. The lactic acid and alcohol fermentative activity of the co-immobilized were found to be 1.87 mg/ml and 2.13 mg/ml, respectively, and the living cells of L. delbrueckii and S. rouxii in calcium alginate gel were 2.34×10^5 and 1.96×10^5 cells/g gel, respectively, by batch incubation in nutrient medium of yeast extract-malt extract (containing 1.0% glucose, 0.3% yeast extract, 0.3% malt extract, pH 6.0) for 3 days, 30 °C which were higher than that of the free cells. However, calcium alginate gel would have more stability when used in 14% salt-reaction medium. Trial productions of soy sauce using co-immobilized in calcium alginate for both conditions at 30 °C, batch process and continuous process, were carried out. The quantity of glucose 1% was added in soy protein hydrolysate used as raw material. The results indicated that the time for producing soy sauce until reach at pH 4.5 in batch process was 21 days. The soy sauce had 7.74 mg/ml of lactic acid and 9.72 mg/ml of alcohol. Whereas in continuous process; co-immobilized cells were applied in packed bed bioreactors with 3.0x30 cm. in size, 3 columns with 70 g each of co-immobilized cells, and total volume 600 ml, was found that the time for producing soy sauce (reach at pH 4.5) was 108 hrs. The quantity of lactic acid and alcohol in obtained soy sauce were 7.81 mg/ml and 9.32 mg/ml, respectively. The soy sauce had good quality, which met the standard for soy sauce set by Thai Industrial Standard Institute. The living cells of L. delbrueckii and S. rouxii in used calcium alginate gel were 5.66×10^7 and 6.90×10^7 cells/g gel, respectively.

ภาควิชา...เทคโนโลยีทางอาหาร
สาขาวิชา...เทคโนโลยีกระบวนการอาหาร
ปีการศึกษา... 2536

ลายมือชื่อนิสิต..... M. L.
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา..... อ. พันธุ์
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม..... -

กิตติกรรมประกาศ

ผู้เขียนขอกราบขอบพระคุณรองศาสตราจารย์ ดร. บรรพี อ่านเบรื่อง อาจารย์ที่
ปรีกษาวิทยานิพนธ์ที่ได้ให้คำแนะนำที่มีค่าอย่างมากต่อการทาวิทยานิพนธ์ตลอดมา

ขอกราบขอบพระคุณผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. วรรณ ตุลยธัญ ประธานกรรมการ
อาจารย์ ดร. พاسวี ฤทธิyanan อาจารย์ ดร. สันติ ทิพยังค์ และคุณจักรพงษ์
กาญจนบุรีกุล กรรมการสอบวิทยานิพนธ์

ขอขอบพระคุณบัณฑิตวิทยาลัยที่ให้ทุนอุดหนุนการวิจัย ประจำปีการศึกษา 2534

ขอขอบคุณบริษัทแอลมทองฟู้ดมาร์เก็ต จำกัด ที่ให้ความอนุเคราะห์แบ่งสาลีจำนวน
100 กิโลกรัม บริษัทไทยเพรสผลิตภัณฑ์อาหาร จำกัด ที่ให้ความอนุเคราะห์ไปรษณีย์โดราile เชต
จำนวน 60 ถุง คุณอาภัสรา สุขเจริญศักดิ์กุล ที่ให้ความอนุเคราะห์ถ่ายเหลือง จำนวน 50
กิโลกรัม อาจารย์ เพ็ญศรี ศรีบูรี ภาควิชาเคมี คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่
ที่ให้ความอนุเคราะห์สารมาตรฐานสำหรับแก๊สគุรมานาโนกราฟ

ขอขอบคุณอาจารย์ เจ้าหน้าที่ พี่ เพื่อน และน้อง ภาควิชาเทคโนโลยีทาง
อาหาร คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ที่ช่วยเหลือผู้เขียนตลอดระยะเวลาการศึกษา

ขอขอบคุณอาจารย์ อดิศักดิ์ เอกโซสาระ หัวหน้าสาขาวิชาวิทยาศาสตร์การอาหาร
อาจารย์ สิรินาถ เมฆมนี หัวหน้าสาขาวิชาเทคโนโลยีอุตสาหกรรมอาหาร คณาจารย์ และ
เจ้าหน้าที่ สาขาวิชาวิทยาศาสตร์การอาหาร สาขาวิชาเทคโนโลยีอุตสาหกรรมอาหาร และ
สาขาวิชาวิทยาการคอมพิวเตอร์ คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยหอการค้าไทย ที่ให้ความ
ช่วยเหลือในการทาวิจัยและการพิมพ์วิทยานิพนธ์ฉบับนี้

ขอกราบเท้าขอบพระคุณคุณพ่อ คุณแม่ คุณตาและคุณย่า ขอบคุณน้องๆ ที่มอบกำลังใจ
เสมอมา

สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อภาษาไทย.....	๗
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ.....	๘
กิตติกรรมประกาศ.....	๙
สารบัญตาราง.....	๑๐
สารบัญรูป.....	๑๑
บทที่	
1. บทนำ.....	1
2. วารสารบริทัศน์.....	10
2.1 กรรมวิธีการผลิตน้ำอี้ว.....	11
2.2 น้ำซอสบูรณา.....	28
2.3 การตีรังสรรค์ชลล์จุสินทรีย์.....	30
2.4 เครื่องบูรณาชลล์ตีรังสรรค์.....	43
2.5 การใช้ประโยชน์จากชลล์จุสินทรีย์ตีรังสรรค์.....	47
3. อุปกรณ์และสารเคมี.....	53
3.1 อุปกรณ์.....	53
3.2 สารเคมี.....	54
3.3 จุสินทรีย์.....	55
3.4 ตัวอย่างไปรษณีย์ไดรไลเซตจากถั่วเหลือง น้ำอี้ว และ น้ำซอสบูรณาที่ใช้ในการทดลอง.....	56
3.5 เครื่องบูรณาชลล์ชีวภาพ.....	56

บทที่ (ต่อ)	หน้า
4. วิธีทดลอง.....	60
4.1 การเพาะเลี้ยงจุลินทรีย์.....	60
4.2 การเตรียมเชลล์จุลินทรีย์ตระหงຽบร่วมกับแบบห่อหุ้มในช่องตาข่าย ของเจลเดล เชี่ยมอัลจิเนต.....	60
4.2.1 วิธีเตรียมสารแ徊นโลยเชลล์.....	60
4.2.2 วิธีตระหงຽบเชลล์จุลินทรีย์ร่วมกัน.....	61
4.3 การศึกษาภาวะที่เหมาะสมในการตระหงຽบเชลล์จุลินทรีย์ร่วมกัน... 4.3.1 อัตราส่วนของสารแ徊นโลยเชลล์ระหว่าง	62
<u>Lactobacillus delbrueckii</u> และ <u>Saccharomyces rouxii</u> และร้อยละของสาร แ徊นโลยเชลล์จุลินทรีย์ทั้งสองในสารละลาย ใช้เดี่ยมอัลจิเนต.....	62
4.3.2 ความเข้มข้นของสารละลายใช้เดี่ยมอัลจิเนตและ สารละลายเดล เชี่ยมคลอไรต์.....	62
4.4 การศึกษาภาวะที่เหมาะสมในการทำงานของเชลล์จุลินทรีย์ ตระหงຽบร่วมกัน.....	63
4.5 การเบรี่ยบเทียบประสิทธิภาพในการทำงานระหว่าง เชลล์จุลินทรีย์ตระหงຽบร่วมกับเชลล์จุลินทรีย์อิสระ.....	64
4.6 การศึกษาระสิทธิภาพการห่อหุ้มเชลล์จุลินทรีย์ของเจล เดล เชี่ยมอัลจิเนตก่อนนำไปใช้งาน.....	64
4.6.1 การนับจำนวนเชลล์ที่มีชีวิตในเจลเดล เชี่ยมอัลจิเนต... 4.5.2 การพิจารณาภาพถ่ายอิเลคตรอนของผิว	64
เจลเดล เชี่ยมอัลจิเนต.....	65
4.7 การศึกษาผลกรอบของเกลือโซเดียมคลอไรต์ที่มีต่อ ¹ เสถียรภาพของเชลล์จุลินทรีย์ตระหงຽบร่วมกับแบบห่อหุ้มในช่อง ตาข่ายของเจลเดล เชี่ยมอัลจิเนต.....	65

บทที่ (ต่อ)	หน้า
4.8 การวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีและพิสิกส์ของปรติน ไซโตรไลเซตจากถัวเหลือง.....	66
4.9 การศึกษาระบวนการหมักน้ำชีวิว่ายางไม่ต่อเนื่องโดย เชลล์จุลินทรีย์ตระงับร่วมกับแบบห่อหุ้มในช่องตาข่ายของ เจลแคลล์เชี่ยมอัลจิเนต.....	66
4.10 การศึกษาระบวนการหมักน้ำชีวิวานเครื่องปฏิกรณ์ เชลล์จุลินทรีย์ตระงับร่วมกับแบบห่อหุ้มในช่องตาข่ายของ เจลแคลล์เชี่ยมอัลจิเนต.....	67
4.10.1 ความล้มเหลวระหว่าง retention time กับ ความตันตก.....	67
4.10.2 การกำหนด retention time ที่เหมาะสม ต่อการหมักน้ำชีวิว่ายางต่อเนื่อง.....	67
4.10.3 การหมักกรดแลคติดและแยกออกหอยล์ในน้ำชีวิวด้วยใช้ เครื่องปฏิกรณ์เชลล์ตระงับร่วมกับแบบห่อหุ้มในช่อง ตาข่ายของเจลแคลล์เชี่ยมอัลจิเนต.....	68
4.11 การศึกษาเสถียรภาพการใช้งานของเชลล์ตระงับร่วมกันใน เครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพ.....	68
4.11.1 การนับจำนวนเชลล์ที่มีชีวิตในเจลแคลล์เชี่ยมอัลจิเนต...	68
4.11.2 การพิจารณาภาพถ่ายอิเลคโทรอนของผิวเจล แคลล์เชี่ยมอัลจิเนต.....	68
4.12 การวิเคราะห์ผลิตภัณฑ์.....	69
4.12.1 การวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีและพิสิกส์.....	69
4.12.2 การประเมินคุณภาพผลิตภัณฑ์ทางประสานลักษณะ.....	69
4.12.3 การวิเคราะห์สารประกอบที่เกลี่ย.....	70
5. ผลและวิจารณ์ผลการทดลอง.....	72
5.1 การเพาะเติบโตจุลินทรีย์.....	72

บทที่ (ต่อ)	หน้า
5.2 การศึกษาภาวะที่เหมาะสมในการตรึงรูปเชลล์จุลินทรีย์ร่วมกัน...	75
5.2.1 อัตราส่วนของสารแ徊วนโดยเชลล์ระหว่าง <u>Lactobacillus delbrueckii</u> และ <u>Saccharomyces rouxii</u> และร้อยละของสาร แ徊วนโดยเชลล์จุลินทรีย์ทั้งสองในสารละลาย ใช้เดี่ยมอัลจิเนต.....	75
5.2.2 ความเข้มข้นของสารละลายใช้เดี่ยมอัลจิ เดตและ สารละลายแคล เชี่ยมคลอไรด์.....	79
5.3 การศึกษาภาวะที่เหมาะสมในการทำงานของเชลล์จุลินทรีย์ ตรึงรูปร่วมกัน.....	91
5.4 การเบรีบเทียบประสิทธิภาพในการทำงานระหว่าง เชลล์จุลินทรีย์ตรึงรูปร่วมกันกับเชลล์จุลินทรีย์อิสระ	112
5.5 การศึกษาประสิทธิภาพการห่อหุ้มเชลล์จุลินทรีย์ของเจล แคล เชี่ยมอัลจิเนตก่อนนำไปใช้งาน.....	119
5.5.1 การนับจำนวนเชลล์ที่มีชีวิตในเจลแคล เชี่ยมอัลจิเนต ...	119
5.5.2 การพิจารณาภาพถ่ายอิเลคทรอนของผิว เจลแคล เชี่ยมอัลจิเนต.....	120
5.6 การศึกษาผลกรบทบของเกลือ (ใช้เดี่ยมคลอไรด์) ที่มีต่อ ¹ เสถียรภาพของเชลล์จุลินทรีย์ตรึงรูปร่วมกันแบบห่อหุ้นในช่อง ตาข่ายของเจลแคล เชี่ยมอัลจิเนต.....	123
5.7 การวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีและพิสิกส์ของโปรตีน ไฮโดรไลเซตจากถั่วเหลือง.....	126
5.8 การศึกษาระบวนการหมักน้ำซึ่งข้าว胚芽ไม่ต่อเนื่องโดย เชลล์จุลินทรีย์ตรึงรูปร่วมกันแบบห่อหุ้นในช่องตาข่ายของ เจลแคล เชี่ยมอัลจิเนต.....	128

บทที่ (ต่อ)	หน้า
5.9 การศึกษาระบวนการหมักน้ำชีวิวในเครื่องปฏิกรณ์ เชลล์จุลินทรีย์ตรึงรูปร่วมกับแบบห่อหุ้มในช่องตาข่ายของเจลแคลเซียมอัลจิเนต	133
5.9.1 ความสัมพันธ์ระหว่าง retention time กับความดันตก	133
5.9.2 การกำหนด retention time ที่เหมาะสม ต่อการหมักน้ำชีวิวอย่างต่อเนื่อง	134
5.9.3 การหมักกรดแลคติดและแอลกอฮอล์ในน้ำชีวิวด้วยใช้เครื่องปฏิกรณ์เชลล์ตรึงรูปร่วมกับแบบห่อหุ้มในช่องตาข่ายของเจลแคลเซียมอัลจิเนต	136
5.10 การศึกษาเสถียรภาพการใช้งานของเชลล์ตรึงรูปร่วมกันในเครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพ	139
5.10.1 การนับจำนวนเชลล์ที่มีชีวิตในเจลแคลเซียมอัลจิเนต ...	139
5.10.2 การพิจารณาภาพถ่ายยีเต็มครอบของผิวเจลแคลเซียมอัลจิเนต	142
5.11 การวิเคราะห์ผลิตภัณฑ์	144
5.11.1 การวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีและฟิสิกส์	144
5.11.2 การประเมินคุณภาพพลิตภัณฑ์ทางประสาทสัมผัส	146
5.11.3 การวิเคราะห์สารประกอบทึบลิน	148
6. สรุปผลการทดลอง	152
6.1 การเพาะเชิงจุลินทรีย์	152
6.2 ภาวะที่เหมาะสมในการตึงรูปและการทำงานของเชลล์จุลินทรีย์ตรึงรูปร่วมกัน	152
6.3 การหมักน้ำชีวิวอย่างไม่ต่อเนื่อง	155
6.4 การหมักน้ำชีวิวอย่างต่อเนื่องในเครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพ เชลล์ตรึงรูปร่วมกับแบบห่อหุ้มในช่องตาข่ายของเจลแคลเซียมอัลจิเนต	156

บทที่ (ต่อ)	หน้า
6.5 ชื่อเส้นอ่อนaze	157
รายการข้างอิง	158
ภาคผนวก	164
ภาคผนวก ก	165
ภาคผนวก ข	175
ภาคผนวก ค	177
ประวัติผู้เขียน	182

สารบัญตาราง

ตารางที่	หน้า
1.1 ผลผลิต ความต้องการ และการใช้ประโยชน์ของถั่วเหลืองในอุตสาหกรรมต่างๆ (หน่วยเป็นตัน).....	2
1.2 สถิติเบรี่ยงเทียนการนาเข้าและส่งออกถั่วเหลืองของประเทศไทยระหว่างปี พ.ศ. 2525-2531.....	3
1.3 สถิติเบรี่ยงเทียนการนาเข้าและส่งออกน้ำซึ่วของประเทศไทยระหว่างปี พ.ศ. 2525-2531.....	5
1.4 ลำดับของประเทศไทยค้าที่สำคัญในการนาเข้าและส่งออกน้ำซึ่วของประเทศไทยในปี พ.ศ. 2530 และ 2531.....	6
1.5 สถานะประกอบการอุตสาหกรรมผลิตน้ำซึ่วตามภาคต่างๆ ในประเทศไทย จำแนกตามขนาดของจำนวนบุคคลทำงาน พ.ศ. 2530.....	7
2.1 ลักษณะทางเคมีของน้ำซึ่ว.....	23
2.2 ผลการวิเคราะห์ทางบริมาณของสารปรุงแต่งกลิ่นรสในน้ำซึ่ว (หน่วยเป็น พีพีเอ็ม.).....	26
2.3 ชนิดของเยลต์ที่แยกได้จากน้ำซึ่วช่วงไขมิและความสามารถในการเปลี่ยนกรด feruric เป็น 4-ethylguaiacal (4EG).....	27
2.4 ลักษณะที่ต้องการของน้ำซุสปรุงรส.....	29
2.5 การเบรี่ยงเทียนลักษณะต่างๆ ของการตรึงรูปเซลล์เพื่อวิธี.....	41
5.1 ปริมาณกรดแลคติก และกอฮอร์ล์ และค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 550 นาโนเมตร เมื่อตรึงรูปเซลล์จุลินทรีย์รวมกันโดยใช้อัตราส่วนของสารแ xenoy เชลล์ระหว่าง <u>L. delbrueckii</u> และ <u>S. rouxii</u> และร้อยละของสารแ xenoy เชลล์จุลินทรีย์ทั้งสองชนิดในสารละลายโซเดียมอัลจิเนต.....	76

ตารางที่ (ต่อ)

หน้า

5.2	การวิเคราะห์ความแปรปรวนค่าของกรดแลคติก และกอฮอร์ล์ และการดูดกลืนแสง ที่ความยาวคลื่น 550 นาโนเมตร เมื่อตระงับเซลล์จุลินทรีย์ร่วมกันโดยใช้อัตราส่วนของสารเแขวนโดยเซลล์จุลินทรีย์ทั้งสองชนิดในสารละลายโซเดียมอัลจีเนต.....	77
5.3	ปริมาณกรดแลคติก และกอฮอร์ล์ และค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 550 นาโนเมตร เมื่อตระงับเซลล์จุลินทรีย์ร่วมกันโดยใช้ความเข้มข้นของสารละลายโซเดียมอัลจีเนตและสารละลายแคลเซียมคลอไรด์ต่างๆ สำหรับการหมักเพื่อให้เกิดกรดแลคติก.....	81
5.4	การวิเคราะห์ความแปรปรวนค่าของกรดแลคติก และกอฮอร์ล์ และการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 550 นาโนเมตร เมื่อตระงับเซลล์จุลินทรีย์ร่วมกัน โดยใช้ความเข้มข้นของสารละลายโซเดียมอัลจีเนตและสารละลายแคลเซียมคลอไรด์ต่างๆ สำหรับการหมักเพื่อให้เกิดกรดแลคติก.....	82
5.5	ปริมาณกรดแลคติก และกอฮอร์ล์ และค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 550 นาโนเมตร เมื่อตระงับเซลล์จุลินทรีย์ร่วมกันโดยใช้ความเข้มข้นของสารละลายโซเดียมอัลจีเนตและสารละลายแคลเซียมคลอไรด์ต่างๆ สำหรับการหมักเพื่อให้เกิดแลกอฮอร์ล์.....	84
5.6	การวิเคราะห์ความแปรปรวนค่าของกรดแลคติก และกอฮอร์ล์ และการดูดกลืนแสง ที่ความยาวคลื่น 550 นาโนเมตร เมื่อตระงับเซลล์จุลินทรีย์ร่วมกัน โดยใช้ความเข้มข้นของสารละลายโซเดียมอัลจีเนตและสารละลายแคลเซียมคลอไรด์ต่างๆ สำหรับการหมักเพื่อให้เกิดแลกอฮอร์ล์.....	85
5.7	ปริมาณกรดแลคติก และกอฮอร์ล์ และค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 550 นาโนเมตร เมื่อตระงับเซลล์จุลินทรีย์ร่วมกันโดยใช้ความเข้มข้นของสารละลายโซเดียมอัลจีเนตและสารละลายแคลเซียมคลอไรด์ต่างๆ สำหรับการหมักเพื่อให้เกิดกรดแลคติก ร่วมกับการหมักเพื่อให้เกิดแลกอฮอร์ล์..	87

ตารางที่ (ต่อ)	หน้า
5.8 การวิเคราะห์ความแปรปรวนค่าข่องกรดแลคติก แอลกอฮอล์ และการคูดกลีนแสง ที่ความยาวคลื่น 550 นาโนเมตร เมื่อใช้เชลจุลินทรีย์ร่วมกันโดยใช้ความเข้มข้นของสารละลายน้ำอัลจิเนตและสารละลายน้ำแข็งคลอริไรต์ต่างๆ สำหรับการหมักเพื่อให้เกิดกรดแลคติก ร่วมกับการหมักเพื่อให้เกิดแอลกอฮอล์.....	88
5.9 ปริมาณกรดแลคติก แอลกอฮอล์ และค่าการคูดกลีนแสงที่ความยาวคลื่น 550 นาโนเมตร เมื่อเชลจุลินทรีย์ตึงรูบร่วมกันทำงาน ณ pH และอุณหภูมิต่างๆ สำหรับการหมักเพื่อให้เกิดกรดแลคติก.....	92
5.10 การวิเคราะห์ความแปรปรวนค่าข่องกรดแลคติก แอลกอฮอล์ และการคูดกลีนแสง ที่ความยาวคลื่น 500 นาโนเมตร เมื่อเชลจุลินทรีย์ตึงรูบร่วมกันทำงาน ณ pH และอุณหภูมิต่างๆ สำหรับการหมักเพื่อให้เกิดกรดแลคติก.....	95
5.11 ปริมาณกรดแลคติก แอลกอฮอล์ และค่าการคูดกลีนแสงที่ความยาวคลื่น 550 นาโนเมตร เมื่อเชลจุลินทรีย์ตึงรูบร่วมกันทำงาน ณ pH และอุณหภูมิต่างๆ สำหรับการหมักเพื่อให้เกิดแอลกอฮอล์.....	98
5.12 การวิเคราะห์ความแปรปรวนค่าข่องกรดแลคติก แอลกอฮอล์ และการคูดกลีนแสง ที่ความยาวคลื่น 550 นาโนเมตร เมื่อเชลจุลินทรีย์ตึงรูบร่วมกันทำงาน ณ pH และอุณหภูมิต่างๆ สำหรับการหมักเพื่อให้เกิดแอลกอฮอล์.....	101
5.13 ปริมาณกรดแลคติก แอลกอฮอล์ และค่าการคูดกลีนแสงที่ความยาวคลื่น 550 นาโนเมตร เมื่อเชลจุลินทรีย์ตึงรูบร่วมกันทำงาน ณ pH และอุณหภูมิต่างๆ สำหรับการหมักเพื่อให้เกิดกรดแลคติก ร่วมกับการหมักเพื่อให้เกิดแอลกอฮอล์..	104
5.14 การวิเคราะห์ความแปรปรวนค่าข่องกรดแลคติก แอลกอฮอล์ และการคูดกลีนแสง ที่ความยาวคลื่น 550 นาโนเมตร เมื่อเชลจุลินทรีย์ตึงรูบร่วมกันทำงาน ณ pH และอุณหภูมิต่างๆ สำหรับการหมักเพื่อให้เกิดกรดแลคติก ร่วมกับการหมักเพื่อให้เกิดแอลกอฮอล์.....	106
5.15 การเปรียบเทียบผลผลิตกรดแลคติกและแอลกอฮอล์ระหว่างเชลจุลินทรีย์ตึงรูบ ร่วมกัน และเชลจุลินทรีย์อิสระ สำหรับการหมักเพื่อให้เกิดกรดแลคติก.....	112

ตารางที่ (ต่อ)	หน้า
5.16 การเบรี่ยบเทียบผลผลิตกรดแลคติคและแอลกอฮอล์ระหว่างเชลจุลินทรีย์ตระหง่านร่วมกัน และเชลจุลินทรีย์อิสระ สำหรับการหมักเพื่อให้เกิดแอลกอฮอล์.....	114
5.17 การเบรี่ยบเทียบผลผลิตกรดแลคติคและแอลกอฮอล์ระหว่างเชลจุลินทรีย์ตระหง่านร่วมกัน และเชลจุลินทรีย์อิสระ สำหรับการหมักเพื่อให้เกิดกรดแลคติคร่วมกับการหมักเพื่อให้เกิดแอลกอฮอล์.....	116
5.18 จำนวนเชลที่มีชีวิต <u>Lactobacillus delbrueckii</u> และ <u>Saccharomyces rouxii</u> ในเจลแคลเซียมอัลจิเนต สำหรับกรณีต่างๆ.....	117
5.19 องค์ประกอบทางเคมีและพิสิกส์ของไบรตีนไไฮโดราไลซ์ตจากถั่วเหลือง.....	126
5.20 ความสัมพันธ์ระหว่าง retention time อัตราการไหล และความดันแตกที่เกิดขึ้นในเครื่องปฏิกรณ์ข้าวภาพเชลล์ตระหง่านร่วมกันแบบห่อหุ้มในช่องตาข่ายของเจลแคลเซียมอัลจิเนต.....	133
5.21 องค์ประกอบของน้ำซีอิ๊วที่ผลิตได้และผลิตภัณฑ์น้ำซีอิ๊วและผลิตภัณฑ์น้ำซอสปรุงรสที่มีจาน่ายในเชิงพาณิชย์.....	144
5.22 คะแนนการประเมินคุณภาพทางประสานสัมผัสของน้ำซีอิ๊วที่ผลิตได้ ตัวอย่างที่ 1 ตัวอย่างที่ 2 และตัวอย่างที่ 3.....	146
5.23 การเบรี่ยบเทียบสารประกอบที่กลืนที่พบในน้ำซีอิ๊วที่ผลิตได้ ตัวอย่างที่ 1 ตัวอย่างที่ 2 และตัวอย่างที่ 3 เมื่อวิเคราะห์ด้วยแก๊สโอดิมาไซต์กราฟ.....	150
6.1 สรุปภาวะที่เหมาะสมในการตระหง่านและการทำงานของเชลล์จุลินทรีย์ตระหง่านร่วมกัน.....	153
ค-1 การวิเคราะห์ความแปรปรวนข้อมูลแบบสุ่มต่อลอต (Completely Randomized Design, CRD).....	177
ค-2 การวิเคราะห์ความแปรปรวนข้อมูลแบบแพคทอเรียล (Factorial Completely Randomized Design).....	178
ค-3 การวิเคราะห์ความแปรปรวนข้อมูลแบบ Randomized Complete Block Design (RCBD).....	179
ค-4 การหาค่าเฉลี่ยของข้อมูลแบบแพคทอเรียล.....	180

สารบัญ

หัวข้อ	หน้า
2.1 ขั้นตอนการผลิตน้ำซีอิ๊ว	22
2.2 กระบวนการเกิดสีของน้ำซีอิ๊วระหว่างการฆ่าเชื้อด้วยความร้อน.....	25
2.3 การจำแนกวิธีตリングรูปเซลล์จุลินทรีย์.....	31
2.4 การตリングรูปเซลล์โดยวิธีห่อหุ้ม	34
2.5 โครงสร้างของกรด D-mannuronic (a) และกรด L-guluronic (b).....	36
2.6 โครงสร้างของอัลจิเนต.....	36
2.7 แบบจำลอง "กล่องไข่"	37
3.1 แผนผังระบบเครื่องปฏิกรณ์ซีวภาพเซลล์ตリングรูปร่วมกันในเจลแคลเซียมอัลจิเนต สำหรับการหมักน้ำซีอิ๊ว	58
3.2 ระบบเครื่องปฏิกรณ์ซีวภาพเซลล์ตリングรูปร่วมกันในเจลแคลเซียมอัลจิเนต สำหรับการหมักน้ำซีอิ๊ว	59
5.1 การเจริญเติบโตของ <u>L. delbrueckii</u> ในอาหารเหลว GYP ที่อุณหภูมิ 40 องศา เซลเซียส เป็นเวลา 48 ชั่วโมง.....	73
5.2 การเจริญเติบโตของ <u>S. rouxii</u> ในอาหารเหลว YM ที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 48 ชั่วโมง.....	74
5.3 pH- และ temperature-activity profile ของเซลล์จุลินทรีย์ตリングรูปร่วมกัน สำหรับการหมักเพื่อให้เกิดกรดแลคติก.....	97
5.4 pH- และ temperature-activity profile ของเซลล์จุลินทรีย์ตリングรูปร่วมกัน สำหรับการหมักเพื่อให้เกิดแอลกอฮอล์.....	103
5.5 pH- และ temperature-activity profile ของเซลล์จุลินทรีย์ตリングรูปร่วมกัน กรณีติดตามผลผลิตกรดแลคติก สำหรับการหมักเพื่อให้เกิดกรดแลคติกและการหมัก เพื่อให้เกิดแอลกอฮอล์.....	109
5.6 pH- และ temperature-activity profile ของเซลล์จุลินทรีย์ตリングรูปร่วมกัน กรณีติดตามผลผลิตแอลกอฮอล์ สำหรับการหมักเพื่อให้เกิดกรดแลคติกและการหมัก เพื่อให้เกิดแอลกอฮอล์.....	110

รูปที่ (ต่อ)	หน้า
5.7 การเปรียบเทียบผลผลิตกรดแอลกอฮอล์ ระหว่าง เชลจุลินทรีทริงรูปร่วมกันและ เชลล์ จุลินทรีอิสระ ในกรณีที่เลือกสำหรับการหมักเพื่อให้เกิดกรดแอลกอติก.....	113
5.8 การเปรียบเทียบผลผลิตแอลกอฮอล์ ระหว่าง เชลจุลินทรีทริงรูปร่วมกันและ เชลล์ จุลินทรีอิสระ ในกรณีที่เลือกสำหรับการหมักเพื่อให้เกิดกรดแอลกอติก.....	113
5.9 การเปรียบเทียบผลผลิตกรดแอลกอติก ระหว่าง เชลจุลินทรีทริงรูปร่วมกันและ เชลล์ จุลินทรีอิสระ ในกรณีที่เลือกสำหรับการหมักเพื่อให้เกิดแอลกอฮอล์.....	115
5.10 การเปรียบเทียบผลผลิตแอลกอฮอล์ ระหว่าง เชลจุลินทรีทริงรูปร่วมกันและ เชลล์ จุลินทรีอิสระ ในกรณีที่เลือกสำหรับการหมักเพื่อให้เกิดแอลกอฮอล์.....	115
5.11 การเปรียบเทียบผลผลิตกรดแอลกอติก ระหว่าง เชลจุลินทรีทริงรูปร่วมกันและ เชลล์ จุลินทรีอิสระ ในกรณีที่เลือกสำหรับการหมักเพื่อให้เกิดกรดแอลกอติก ร่วมกับการหมัก เพื่อให้เกิดแอลกอฮอล์.....	117
5.12 การเปรียบเทียบผลผลิตแอลกอฮอล์ ระหว่าง เชลจุลินทรีทริงรูปร่วมกันและ เชล จุลินทรีอิสระ ในกรณีที่เลือกสำหรับการหมักเพื่อให้เกิดกรดแอลกอติก ร่วมกับการหมัก เพื่อให้เกิดแอลกอฮอล์.....	117
. 5.13 ภาพถ่ายอิเลคตรอนของผิว เจลแคล ชียมอัลจิเนตชิ่งท่อหุ้ม เชลจุลินทรีร่วมกัน สำหรับ การหมักเพื่อให้เกิดกรดแอลกอติก.....	121
5.14 ภาพถ่ายอิเลคตรอนของผิว เจลแคล ชียมอัลจิเนตชิ่งท่อหุ้ม เชลจุลินทรีร่วมกัน สำหรับ การหมักเพื่อให้เกิดแอลกอฮอล์.....	121
5.15 ภาพถ่ายอิเลคตรอนของผิว เจลแคล ชียมอัลจิเนตชิ่งท่อหุ้ม เชลจุลินทรีร่วมกัน สำหรับ การหมักเพื่อให้เกิดกรดแอลกอติก ร่วมกับการหมักเพื่อให้เกิดอักษร.....	122
5.16 ผลกระทบของเกลือความเข้มข้นต่างๆ ที่มีต่อสีภูภาพของ เชลล์ทริงรูปร่วมกัน สำหรับกรณีการหมักเพื่อให้เกิดกรดแอลกอติก กรณีการหมักเพื่อให้เกิดแอลกอฮอล์ และกรณีการหมักเพื่อให้เกิดกรดแอลกอติกร่วมกับการหมักเพื่อให้เกิดแอลกอฮอล์ โดยแสดงในรูปการคุณลักษณะของ ความยาวคลื่น 550 นาโนเมตร.....	125

รูปที่ (ต่อ)	หน้า
5.17 ปริมาณกรดแอลกอฮอล์ กลูโคส และค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 550 นาโนเมตร เมื่อหมักน้ำซีอิวอย่างไม่ต่อเนื่องโดยเซลล์ตรึงรูปร่วมกันในการปฏิกรรมหมักกรดแอลกอฮอล์..	130
5.18 ปริมาณแอลกอฮอล์ กลูโคส และค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 550 นาโนเมตร เมื่อหมักน้ำซีอิวอย่างไม่ต่อเนื่องโดยเซลล์ตรึงรูปร่วมกันในการปฏิกรรมหมักแอลกอฮอล์..	131
5.19 ปริมาณกรดแอลกอฮอล์ กลูโคส และค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 550 นาโนเมตร เมื่อหมักน้ำซีอิวอย่างไม่ต่อเนื่องโดยเซลล์ตรึงรูปร่วมกัน ในการปฏิกรรมหมักกรดแอลกอฮอล์.....	132
5.20 ปริมาณกรดแอลกอฮอล์ และกลูโคส เมื่อเปรียบเทียบ retention time ต่างๆ ในเครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพเซลล์ตรึงรูปร่วมกันแบบห่อหุ้นในช่องตาข่ายเจลแคลเซียมอัลจิเนต.....	135
5.21 ปริมาณกรดแอลกอฮอล์ กลูโคส และ pH จากการหมักน้ำซีอิวอย่างต่อเนื่องในเครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพเซลล์ตรึงรูปร่วมกันแบบห่อหุ้นในช่องตาข่ายเจลแคลเซียมอัลจิเนต.....	137
5.22 ปริมาณเซลล์ <i>L. delbrueckii</i> และ <i>S. rouxii</i> ที่มีชีวิตในเจลแคลเซียมอัลจิเนต และเซลล์อิสระที่หลุดออกจากเจล ในระหว่างที่กระบวนการหมักน้ำซีอิวอย่างต่อเนื่องในเครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพเซลล์จุลินทรีย์ตรึงรูปร่วมกัน.....	140
5.23 ภาพถ่ายอิเลคตรอนของผิวเจลแคลเซียมอัลจิเนตชิ้งห่อหุ้นเซลล์จุลินทรีย์ร่วมกัน สานหับ การหมักเพื่อให้เกิดกรดแอลกอฮอล์ ร่วมกับการหมักเพื่อให้เกิดอัลกอฮอล์ ภายหลังการหมักอย่างต่อเนื่องในเครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพเซลล์จุลินทรีย์.....	143
5.24 ไดร์มาโตเกรมแสดงสารประกอบทึกลินในบริเวณไซโตรайлเชตเริ่มต้น น้ำซีอิวที่ผลิตได้ ตัวอย่างที่ 1 ตัวอย่างที่ 2 และ ตัวอย่างที่ 3	149
ก-1 เครื่องกลั่นระดับจุลภาคสำหรับวิเคราะห์หาปริมาณแอลกอฮอล์.....	168