

การเตรียมเอนไซม์เซลลูเลส ซึ่งซ่อนตรีงรูปเพื่อทดลองผลิตแอลกอฮอล์ขึ้นจากกากสับปะรด

นางสาว นฤมล ศรีพุทธรัตน์



ศูนย์วิทยพัรพักร
วิทยานพธนีเป็นส่วนหน่งของการศึกษาตามหลักรูปฎนญาวทยาศาสตรมหาบัณฑิต
จุฬาลงกรณมหาวิทยาลัย

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณมหาวิทยาลัย

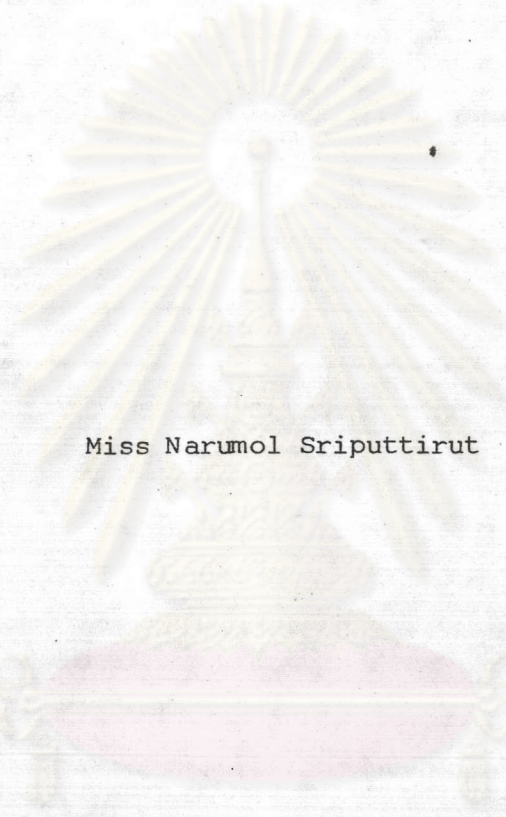
พ.ศ. 2532

ISBN 974-576-661-5

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณมหาวิทยาลัย

117840120

PREPARATION OF IMMOBILIZED CELLULASE COMPLEXES FOR A TRIAL
PRODUCTION OF L-LYSINE FROM PINEAPPLE WASTE



Miss Narumol Sriputtirut

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements

for the Degree of Master of Science

Department of Food Technology

Graduate School

Chulalongkorn University

1989

ISBN 974-576-661-5

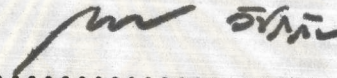
หัวข้อวิทยานิพนธ์ การเตรียมเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนครึ่งรูปเพื่อทดลองผลิตแอล-ไลซีน
จากกากสับประค

โดย นางสาวนฤมล ศรีพุทธรัตน์

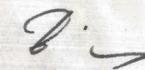
ภาควิชา เทคโนโลยีทางอาหาร

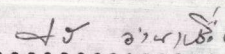
อาจารย์ที่ปรึกษา ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.ปราณี อำนวยเรือง

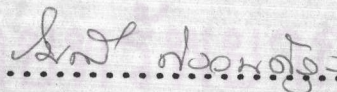
บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้นับวิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่งของ
การศึกษาตามหลักสูตรปริญญาโทบัณฑิต


..... คณบดีบัณฑิตวิทยาลัย
(ศาสตราจารย์ ดร.ฉวาร์ วัชรภักย์)

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์


..... ประธานกรรมการ
(รองศาสตราจารย์ ดร.ชัยยุทธ วัฒนพิทยากุล)


..... กรรมการ
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.ปราณี อำนวยเรือง)


..... กรรมการ
(อาจารย์ ดร.รมณี สงวนดีกุล)

นฤมล ศรีพุทธรัตน์ : การเตรียมเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนตรึงรูปเพื่อทดลองผลิตแอล-ไลซีน จากกากสับปะรด (PREPARATION OF IMMOBILIZED CELLULOSE COMPLEXES FOR A TRIAL PRODUCTION OF L-LYSINE FROM PINEAPPLE WASTE) อ.ที่ปรึกษา : ผศ.ดร. ปราณี อานเป็รื่อง, 169 หน้า.

จากผลงานวิจัยพบว่า ภาวะที่เหมาะสมสำหรับการเตรียมเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนตรึงรูปแบบ เชื่อมด้วยพันธะโคเวเลนต์โดยใช้ทรายแม่น้ำสะอาดขนาด 60-80 เมช เป็นตัวพอง มีสารละลายเอพีที่เอส ความเข้มข้นร้อยละ 5 โดยปริมาตรเป็นตัวกระตุ้น สารละลายกลูตาไรลดีไฮด์ความเข้มข้นร้อยละ 2.5 โดยปริมาตร เป็นสารสร้างพันธะร่วม และใช้เอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนซึ่งมีอัตราส่วนโดยน้ำหนักของ เอนไซม์เซลลูเลสต่อเอนไซม์เซลโลไบเอสเป็น 2:1 ในรูปของสารละลายที่มีความเข้มข้นร้อยละ 15 โดย ปริมาตร เอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนตรึงรูปที่เตรียมได้จากภาวะนี้มีค่าคงที่ Michaelis (K_m) เท่ากับ 8.47 ไมโครโมลาร์ ซึ่งต่ำกว่าค่า K_m ของเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนเดิม 2.1 เท่า เอนไซม์เซลลูเลส เชิงซ้อนตรึงรูปแสดงแอกติวิตีสูงสุดที่อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส เช่นเดียวกับเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อน เดิม แต่ค่าพีเอชที่เอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนตรึงรูปแสดงแอกติวิตีสูงสุดเท่ากับ 6.0 ซึ่งเพิ่มขึ้นจากของ เอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนเดิม 1 หน่วยพีเอช แอกติวิตีจำเพาะของเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนตรึงรูป เท่ากับ 1.69 หน่วยของเอนไซม์เซลลูเลสต่อมิลลิกรัมโปรตีน ซึ่งมีค่าสูงกว่าค่าแอกติวิตีจำเพาะของ เอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนเดิม 3.5 เท่า นอกจากนี้เอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนตรึงรูปยังมีเสถียรภาพ สูงสุดเมื่อเก็บในสารละลายบัฟเฟอร์พีเอช 4.0 ที่อุณหภูมิห้อง โดยมีค่าครึ่งชีวิตมากกว่า 68 วัน และยังคง เหลือแอกติวิตีถึงร้อยละ 85.29 เมื่อเก็บไว้นาน 68 วัน

ภาวะการเตรียมสภาพขึ้นต้นกากสับปะรดที่ช่วยให้การย่อยสลายด้วยเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนมี ประสิทธิภาพสูงสุดคือ การไม่กากสับปะรดจนได้ขนาดอนุภาคเล็กกว่า 150 ไมครอน แล้วอบไอน้ำที่ 120 องศาเซลเซียส ในสารละลายเอน-บิวทิลลามีนความเข้มข้นร้อยละ 1 โดยน้ำหนัก นานครึ่งชั่วโมง โดย พบว่าการเตรียมสภาพดังกล่าวมีผลช่วยลดขนาดอนุภาคของกากสับปะรดลงด้วย เมื่อทดลองหมักแอล-ไลซีน โดยไฮโคโรไลเสทจากการย่อยสลายกากสับปะรดเป็นแหล่งของน้ำตาลสำหรับหมัก และบัฟเฟอร์ พบว่า ได้ผลผลิตแอล-ไลซีนสูงสุด 47.05 มิลลิกรัมต่อ 100 มิลลิลิตร และพบว่าผลผลิตแอล-ไลซีนจะแปรตาม ความเข้มข้นของน้ำตาลสำหรับหมัก และการผลิตแอล-ไลซีนจะถูกยับยั้งเมื่ออาหารสำหรับหมักมีความเข้มข้น ของบัฟเฟอร์สูงเกินไป

จากการย่อยสลายกากสับปะรดในเครื่องปฏิกรณ์เอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนตรึงรูปแบบฟลูอิดไคซ์เบค ขนาด 24 x 900 มิลลิเมตร ที่ค่าความเร็วต่ำสุดของการเกิดฟลูอิดไคซ์ชัน (1.12 เซนติเมตรต่อวินาที) พบว่าสามารถย่อยสลายกากสับปะรดความเข้มข้น 1 กรัมต่อลิตร ในเวลา 42 ชั่วโมง ให้ร้อยละของการ เปลี่ยนกากสับปะรดเป็นน้ำตาลรีดิวิซ์ (% conversion) ถึง 92.84

ภาควิชา เทคโนโลยีทางอาหาร
สาขาวิชา เทคโนโลยีการอาหาร
ปีการศึกษา 2531

ลายมือชื่อนิสิต
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา

๑

NARUMOL SRIPUTTIRUT : PREPARATION OF IMMOBILIZED CELLULASE COMPLEXES
FOR A TRIAL PRODUCTION OF L-LYSINE FROM PINEAPPLE WASTE. THESIS
ADVISOR : ASSIST. PROF. PRANEE ANPRUNG, Ph.D., 169 PP.

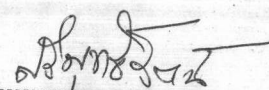
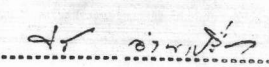
The optimum condition for the preparation of immobilized cellulase complexes by covalent bonding method has been found: 60-80 mesh river-bed sand as carrier, 5% by volume of APTS solution as carrier activator, 2.5% by volume of glutaraldehyde solution as intermolecular cross-linker and a ratio of 2:1 by weight between cellulase and cellobiase in cellulase complexes solution the concentration of which is 15% by volume. The Michaelis constant, K_m , of the immobilized cellulase complexes has been determined to be 8.47 μM which is 2.1 times smaller than that of the native cellulase complexes. For Avicel PH-101 hydrolysis, both the immobilized enzymes and the soluble enzymes have an optimum temperature of 50°C and the optimum pH of 6.0 for the former and 5.0 for the latter. The specific activity of the immobilized enzymes is 1.69 CU/mg while its half life has been determined to be longer than 68 days and the retained activity is 85.29% after storage in buffer pH 4.0 at 28-30°C for 68 days.

The pretreatment condition of pineapple waste, which enhance the hydrolytic effect of the cellulase complexes is : milling the solid pineapple waste until it is reduced to particles of size smaller than 150 micron, and half an hour steaming at 120°C in 1% (by weight) n-butylamine solution. Under such condition, the pineapple waste was found to be more susceptible to enzymic hydrolysis and its particle size was further reduced.

A trial production of L-lysine by *C. glutamicum* using the pineapple waste hydrolysate as fermentable sugar and buffer source was investigated. It was found that the amount of lysine produced depended on fermentable sugar concentration. Moreover, the production of lysine was inhibited by excessive phosphate buffer concentration in the fermentation medium. The maximum L-lysine production was 47.05 mg/100 ml.

The hydrolysis of pineapple waste using the immobilized cellulase complexes in fluidized bed reactor 24 x 900 mm. was studied. The hydrolysis of 1 g/l pineapple waste suspension at the minimum flow velocity of 1.12 cm/s for 42 hrs. resulted in 92.84 % conversion.

ภาควิชา เทคโนโลยีทางอาหาร
สาขาวิชา เทคโนโลยีการอาหาร
ปีการศึกษา 2531

ลายมือชื่อผู้สมัคร 
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา 



กิตติกรรมประกาศ

ผลงานวิจัยและวิทยานิพนธ์ฉบับนี้สำเร็จสมบูรณ์ด้วยดี ทั้งนี้เนื่องจากความช่วยเหลือจาก ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.ปราณี อานเป็รื่อง อาจารย์ที่ปรึกษา ซึ่งให้คำแนะนำทั้งทางด้านความรู้พื้นฐานทางทฤษฎีและเทคนิควิธีการวิจัยต่าง ๆ รวมทั้งมีส่วนช่วยให้ข้าพเจ้าได้นำเสนอผลงานวิจัยในการประชุมวิชาการวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย ครั้งที่ 13 และ ครั้งที่ 14 และ International conference on Biotechnology and Food ณ มหาวิทยาลัย Hohenheim ประเทศสหพันธ์สาธารณรัฐเยอรมัน นับเป็นบุคคลผู้ให้กำเนิดวิญญานของนักวิจัยแก่ข้าพเจ้าโดยแท้ ข้าพเจ้าขอกราบขอบพระคุณอย่างสูง

ขอขอบพระคุณ รองศาสตราจารย์ ดร.ชัยยุทธ รัถนิพิทยากุล ประธานกรรมการ และ อาจารย์ ดร.รมณี สงวนศักดิ์กุล กรรมการ ในการสอบวิทยานิพนธ์ครั้งนี้

ขอขอบพระคุณ บริษัท อีสต์เอเซียติก (ประเทศไทย) จำกัด ผู้ให้ความอนุเคราะห์ เอนไซม์เซลลูเลสและเซลโลไบเอส ตลอดจนงานวิจัย

ขอขอบพระคุณ โครงการวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีเพื่อการพัฒนา (STDB) ที่กรุณาให้เงินอุดหนุนการศึกษาและการค้นคว้าวิจัยชั้นปริญญาโท ประจำปี 2530 แก่ข้าพเจ้าตลอดระยะเวลาของการศึกษาทั้งหมด

ขอขอบพระคุณ บัณฑิตวิทยาลัย ที่ให้เงินอุดหนุนการค้นคว้าและวิจัยอีกส่วนหนึ่ง รวมทั้งเจ้าหน้าที่บัณฑิตวิทยาลัยทุกท่านที่อำนวยความสะดวกแก่ข้าพเจ้า

ขอขอบพระคุณ ภาควิชาวัสดุศาสตร์และเจ้าหน้าที่ทุกท่านที่เอื้อเฟื้ออุปกรณ์และอำนวยความสะดวกแก่ข้าพเจ้า

ขอขอบพระคุณ ศาสตราจารย์ ดร.เปี่ยมศักดิ์ เมนะเสวต และเจ้าหน้าที่ของภาควิชาวิทยาศาสตร์ทางทะเลที่เอื้อเฟื้อสถานที่สำหรับดำเนินงานวิจัยบางส่วน

ขอขอบพระคุณ อาจารย์ ดร.ธราพงษ์ วิทิตสานต์ ภาควิชาเคมีเทคนิค ผู้ให้คำแนะนำสำหรับงานวิจัยบางส่วนแก่ข้าพเจ้า

ขอขอบพระคุณ คุณสมพร เอี่ยมสำอางค์ และศูนย์พัฒนาและบริการเครื่องมือทางวิทยาศาสตร์ คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ที่ช่วยเหลือให้การประกอบชุดเครื่อง

ปฏิกิริยาผลึกไอโซเบคสำเร็จได้ด้วยดี

ขอขอบพระคุณ รองศาสตราจารย์ ดร.อมเรศ ภูมิรัตน์ ภาควิชาเทคโนโลยีทางชีวภาพ คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยมหิดล สำหรับเชื้อ *C. glutamicum* MU 3282 พร้อมทั้งได้กรุณาให้คำแนะนำในส่วนการผลิตแอล-ไลซีน

ขอขอบพระคุณ คุณกุหลาบ พิมพ์สุวรรณ ที่อำนวยความสะดวกสำหรับงานการพิมพ์ทั้งหมดที่ผ่านมา

ขอขอบคุณ คุณรุจิเรข ขจรศักดิ์ชัย เพื่อน พี่ และน้อง เทคโนโลยีทางอาหารทุกคนที่ให้กำลังใจและกำลังกายช่วยเหลือแก่ข้าพเจ้าเสมอมา

สุดท้ายข้าพเจ้าขอกราบเท้าขอบพระคุณพ่อ แม่ และพี่ชาย ผู้เป็นเสมือนชีวิตทั้งหมดของข้าพเจ้า

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

2.4.2	การย่อยสลายด้วยเอนไซม์	15
2.5	การย่อยสลายเซลลูโลสโดยเอนไซม์ เซลลูเลสอิสระ	16
2.6	การย่อยสลายเซลลูโลสโดยเอนไซม์ เซลลูเลสตรึงรูป	16
2.6.1	การตรึงรูปโดยวิธีเชื่อมกับตัวพวง	19
2.6.2	การตรึงรูปโดยวิธีเชื่อมข้าม	23
2.6.3	การตรึงรูปโดยวิธีห่อหุ้ม	24
2.7	การตรึงรูปรวม	28
2.8	เครื่องปฏิกรณ์ฟลูอิดไคซ์เบค	
2.8.1	นิยาม	30
2.8.2	ประเภทของฟลูอิดไคซ์เบค	30
2.8.3	ลักษณะของฟลูอิดไคซ์เบค	31
2.8.4	ข้อได้เปรียบและข้อเสียเปรียบของฟลูอิดไคซ์เบค	33
2.8.5	เครื่องปฏิกรณ์ เอนไซม์ เซลลูเลสตรึงรูปแบบฟลูอิดไคซ์เบค	34
2.9	แอล-ไลซีน	
2.9.1	ความสำคัญและความเป็นมาของแอล-ไลซีน	34
2.9.2	วิธีการสังเคราะห์ไลซีนทางชีวภาพ	35
2.9.3	การผลิตไลซีนโดยวิธีการหมัก	38
2.9.4	การควบคุมการผลิตแอล-ไลซีนและผลการลดการควบคุม ในสายพันธุ์ที่ให้ผลผลิตสูง	41
2.9.5	การผลิตไลซีนโดยวิธีใช้เอนไซม์	44
2.9.6	การใช้กรดอะมิโนในอาหารสัตว์	45
3.	อุปกรณ์และวิธีดำเนินการวิจัย	
3.1	อุปกรณ์	49
3.2	วัสดุและสารเคมี	
3.2.1	วัสดุและสารเคมีที่ใช้ตรึงรูปเอนไซม์ เซลลูเลสเชิงซ้อน .	50
3.2.2	สารเคมีที่ใช้วัดแอกติวิตีของเอนไซม์ เซลลูเลสเชิงซ้อน .	52
3.2.3	สารเคมีที่ใช้หาปริมาณโปรตีน	55
3.2.4	วัสดุและสารเคมีที่ใช้ในการเตรียมกากสับปะรด	56

3.2.5	วัสดุและสารเคมีที่ใช้ในการทดลองเบื้องต้นในการผลิตแอล-ไลซีน	57
3.2.6	วัสดุอุปกรณ์และสารเคมีที่ใช้ในการย่อยสลายกากสับประค ในเครื่องปฏิกรณ์เอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนครึ่งรูปแบบ ฟลูอิดไคซ์เบค	61
3.3	วิธีดำเนินงานวิจัย	
3.3.1	การเตรียมเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนครึ่งรูป	67
3.3.2	ศึกษาจลนพลศาสตร์ของเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนครึ่งรูป เปรียบเทียบกับเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนกิม	70
3.3.3	ศึกษาภาวะที่เหมาะสมสำหรับการเตรียมสภาพขั้นต้น กากสับประค	72
3.3.4	การทดลองเบื้องต้นในการผลิตแอล-ไลซีน	74
3.3.5	ศึกษาการย่อยสลายกากสับประคในเครื่องปฏิกรณ์เอนไซม์ เซลลูเลสเชิงซ้อนครึ่งรูปแบบฟลูอิดไคซ์เบค	76
4.	ผลการวิจัย	
4.1	การเตรียมเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนครึ่งรูป	
4.1.1	กำหนดความเข้มข้นของสารละลายเอนไซม์เซลลูเลส เชิงซ้อนซึ่งมีอัตราส่วนของเอนไซม์เซลลูเลสต่อเอนไซม์ เซลโลไบเอสเป็น 5:1 โดยน้ำหนักที่เหมาะสมสำหรับ การครึ่งรูป	79
4.1.2	กำหนดความเข้มข้นของสารละลายเอพีทีเอส และสาร ละลายกลูตาราลดีไฮด์ที่เหมาะสมสำหรับการเตรียมเอนไซม์ เซลลูเลสเชิงซ้อนครึ่งรูป	81
4.1.3	กำหนดความเข้มข้นของสารละลายเอพีทีเอส สารละลาย กลูตาราลดีไฮด์ และอัตราส่วนของเอนไซม์เซลลูเลสต่อ เอนไซม์เซลโลไบเอสโดยน้ำหนักในสารละลายเอนไซม์ เซลลูเลสเชิงซ้อน	84

- 4.1.4 กำหนดความเข้มข้นของสารละลายเอนไซม์เซลลูเลส
เชิงซ้อน ซึ่งมีอัตราส่วนโดยน้ำหนักของเอนไซม์เซลลูเลส
ต่อเอนไซม์เซลโลไบเอสเป็น 2:1 ที่เหมาะสมสำหรับการ
การตรึงรูปในภาวะที่มีสารละลายเอพีทีเอสและสารละลาย
กลูตาราลดีไฮด์ความเข้มข้นร้อยละ 5 และ 2.5 โดย
ปริมาตร ตามลำดับ 87
- 4.1.5 ศึกษาโครงสร้างเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนตรึงรูป
เปรียบเทียบกับโครงสร้างของทรายสะอาดขนาด 60-80
เมช 89
- 4.2 ศึกษาจลนพลศาสตร์ของเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนตรึงรูปเปรียบเทียบกับ
เอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนเดิม
- 4.2.1 เปรียบเทียบช่วงของพีเอชที่เอนไซม์แสดงแอกติวิตีของ
เอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนตรึงรูปกับของเอนไซม์เซลลูเลส
เชิงซ้อนเดิม 91
- 4.2.2 เปรียบเทียบช่วงของอุณหภูมิที่เอนไซม์แสดงแอกติวิตีของ
เอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนตรึงรูปและเอนไซม์เซลลูเลส
เชิงซ้อนเดิม 93
- 4.2.3 วัดค่าคงที่ Michaelis 95
- 4.2.4 หาค่าแอกติวิตีจำเพาะของเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนตรึงรูป
เปรียบเทียบกับของเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนเดิม 96
- 4.2.5 ศึกษาเสถียรภาพระหว่างการเก็บของเอนไซม์เซลลูเลส
เชิงซ้อนตรึงรูปเปรียบเทียบกับของเอนไซม์เซลลูเลส
เชิงซ้อนเดิม 96
- 4.2.6 หาค่าครึ่งชีวิตของเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนตรึงรูปและ
ของเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนเดิมที่ภาวะการเก็บต่าง ๆ กัน 98

4.3	ศึกษาภาวะที่เหมาะสมสำหรับการเตรียมสภาพขั้นต้นกากสับปะรด	
4.3.1	เลือกภาวะที่เหมาะสมสำหรับการเตรียมสภาพขั้นต้นกาก- สับปะรด	99
4.3.2	ศึกษาผลของการเตรียมสภาพขั้นต้นต่อการลดขนาดอนุภาค ของกากสับปะรด	103
4.4	การทดลองเบื้องต้นในการผลิตแอล-ไลซีน	105
4.5	ศึกษาการย่อยสลายกากสับปะรดในเครื่องปฏิกรณ์เอนไซม์เซลลูเลส เชิงซ้อนครึ่งรูปแบบฟลูอิดไคซ์เบค	
4.5.1	หาความเร็วต่ำสุดของการเกิดฟลูอิดไคซ์ชัน	106
4.5.2	ศึกษาอิทธิพลของความเร็วการไหลของสารแขวนลอยของ กากสับปะรดความเข้มข้น 5 กรัมต่อลิตร ต่อผลการย่อย สลายกากสับปะรดในเครื่องปฏิกรณ์เอนไซม์เซลลูเลสเชิง ซ้อนครึ่งรูปแบบฟลูอิดไคซ์เบค	108
4.5.3	กำหนดความเข้มข้นของสารแขวนลอยของกากสับปะรด ที่เหมาะสมต่อการย่อยสลายในเครื่องปฏิกรณ์เอนไซม์ เซลลูเลสเชิงซ้อนครึ่งรูปแบบฟลูอิดไคซ์เบค	110
4.5.4	กำหนดเวลาของการย่อยสลายสารแขวนลอยของกาก สับปะรดความเข้มข้น 1 และ 5 กรัมต่อลิตร เมื่อใช้ความ เร็วการไหลเท่ากับค่าความเร็วต่ำสุดของการเกิดฟลูอิดไค- ซ์ชัน	112
5.	อภิปรายผลการทดลอง	
5.1	การเตรียมเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนครึ่งรูป	
5.1.1	กำหนดความเข้มข้นของสารละลายเอนไซม์เซลลูเลส เชิงซ้อนครึ่งรูปซึ่งมีอัตราส่วนของเอนไซม์เซลลูเลส ต่อเอนไซม์เซลโลไบเอสเป็น 5:1 โดยน้ำหนักที่เหมาะสม สำหรับการครึ่งรูป	114

- 5.1.2 กำหนดความเข้มข้นของสารละลายเอพียูเอเอสและสารละลาย
กลูตาแรลดีไฮด์ ที่เหมาะสมสำหรับการเตรียมเอนไซม์เซลลู-
เลสเชิงซ้อนครึ่งรูป 115
- 5.1.3 กำหนดความเข้มข้นของสารละลายเอพียูเอเอส สารละลาย
กลูตาแรลดีไฮด์ และอัตราส่วนของเอนไซม์เซลลูเลสต่อ
เอนไซม์เซลโลไบเอส โดยน้ำหนักในสารละลายเอนไซม์
เซลลูเลสเชิงซ้อน 116
- 5.1.4 กำหนดความเข้มข้นของสารละลายเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อน
ซึ่งมีอัตราส่วนโดยน้ำหนักของเอนไซม์เซลลูเลสต่อ เอนไซม์เซลโล-
ไบเอสเป็น 2:1 ที่เหมาะสมสำหรับการครึ่งรูปในภาวะที่มีสาร
ละลายเอพียูเอเอส และสารละลายกลูตาแรลดีไฮด์ความเข้มข้น
ร้อยละ 5 และ 2.5 โดยปริมาตร ตามลำดับ 118
- 5.1.5 ศึกษาโครงสร้างของเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนครึ่งรูปเปรียบ
เทียบกับโครงสร้างของทรายสะอะคขนาด 60-80 เมช 119
- 5.2 ศึกษาจลนพลศาสตร์ของ เอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนครึ่งรูปเปรียบเทียบกับ
เอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนเดิม
- 5.2.1 เปรียบเทียบช่วงพีเอชที่เอนไซม์แสดง แอคติวิตีของเอนไซม์
เซลลูเลสเชิงซ้อนครึ่งรูปกับของเอนไซม์เซลลูเลสเดิม 120
- 5.2.2 เปรียบเทียบช่วงอุณหภูมิที่เอนไซม์แสดง แอคติวิตี
(Temperature activity profile) ของเอนไซม์
เซลลูเลสเชิงซ้อนครึ่งรูปและเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนเดิม 121
- 5.2.3 วัดค่าคงที่ Michaelis (K_m) 122
- 5.2.4 หาค่าแอกติวิตีจำเพาะของเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนครึ่งรูป
เมื่อเปรียบเทียบกับของเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนเดิม 122
- 5.2.5 ศึกษาเสถียรภาพระหว่างการเก็บของเอนไซม์เซลลูเลส-
เชิงซ้อนครึ่งรูปเปรียบเทียบกับเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนเดิม . 123

5.2.6	หาค่าครึ่งชีวิตของ เอนไซม์ เซลลูเลส ซึ่ง ขึ้นตรงรูปร่างและของ เอนไซม์ เซลลูเลส ซึ่ง ขึ้นเคมีที่สภาวะการเก็บต่าง ๆ กัน	124
5.3	ศึกษาภาวะที่เหมาะสมสำหรับการเตรียมสภาพขั้นต้นกากสับปะรด	
5.3.1	เลือกภาวะที่เหมาะสมสำหรับการเตรียมขั้นต้นกากสับปะรด	125
5.3.2	ศึกษาผลของการเตรียมสภาพขั้นต้นต่อการลดขนาดอนุภาคของกากสับปะรด	127
5.4	การทดลองเบื้องต้นในการผลิตแอลกอฮอล์	127
5.5	ศึกษาการย่อยสลายกากสับปะรดใน เครื่องปฏิกรณ์ เอนไซม์ เซลลูเลส ซึ่ง ขึ้น- ตรงรูปแบบฟลูอิดไคซ์เบค	
5.5.1	หาความเร็วต่ำสุดของการเกิดฟลูอิดไคซ์ชัน	128
5.5.2	ศึกษาอิทธิพลของความเร็วการไหลของสารแขวนลอยของกากสับปะรดความเข้มข้น 5 กรัม ต่อลิตร ต่อผลการย่อยสลายกากสับปะรดใน เครื่องปฏิกรณ์ เอนไซม์ เซลลูเลส ซึ่ง ขึ้นตรงรูปแบบฟลูอิดไคซ์เบค	129
5.5.3	กำหนดความเข้มข้นของสารแขวนลอยของกากสับปะรดที่เหมาะสมต่อการย่อยสลายใน เครื่องปฏิกรณ์ เอนไซม์ เซลลูเลส ซึ่ง ขึ้นตรงรูปแบบฟลูอิดไคซ์เบค	130
5.5.4	กำหนดเวลาของการย่อยสลายสารแขวนลอยของกากสับปะรดความเข้มข้น 1 และ 5 กรัมต่อลิตร เมื่อใช้ความเร็วการไหลเท่ากับค่าความเร็วต่ำสุดของการเกิดฟลูอิดไคซ์ชัน	131

6. สรุปผลการวิจัยและข้อเสนอแนะ

6.1 สรุปผลการวิจัย

- 6.1.1 ภาวะที่เหมาะสมสำหรับการเตรียมเอนไซม์ เซลลูเลส เชิงซ้อน
 ตรีงรูปแบบเชื่อมด้วยพันธะโคเวเลนต์..... 133
- 6.1.2 จลนพลศาสตร์ของ เอนไซม์ เซลลูเลส เชิงซ้อนตรีงรูปและ
 เอนไซม์ เซลลูเลส เชิงซ้อนเคมิ..... 133
- 6.1.3 การเตรียมสภาพขั้นต้นกากสับปะรด 135
- 6.1.4 การทดลองเบื้องต้นในการผลิตแอล-ไลซีน 135
- 6.1.5 การย่อยสลายกากสับปะรดในเครื่องปฏิกรณ์เอนไซม์ เซลลูเลส-
 เชิงซ้อนตรีงรูปแบบฟลูอิดไอซ์เบด..... 136

6.2 ข้อเสนอแนะ 137

- เอกสารอ้างอิง 138
- ภาคผนวก..... 145
- ประวัติผู้เขียน 168

ศูนย์วิทยทรัพยากร
 จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

สารบัญตาราง

ตารางที่		หน้า
1	กำลังการผลิตและปริมาณการผลิตสับปะรดกระป๋องในประเทศไทย ตั้งแต่ พ.ศ. 2522 ถึง พ.ศ. 2527	2
2	สถิติการนำเข้ากรดอะมิโน ตั้งแต่ปี พ.ศ. 2525 ถึง พ.ศ. 2529	3
3	ปริมาณเซลลูโลสในวัตถุดิบชนิดต่าง ๆ	8
4	การตรึงรูปเอนไซม์ด้วยวิธีการต่าง ๆ	17
5	การพัฒนาสายพันธุ์จุลินทรีย์ที่ผลิตแอล-ไลซีน	41
6	สัดส่วนของกรดอะมิโนที่เป็นองค์ประกอบในอาหารแต่ละชนิด	46
7	องค์ประกอบของอาหารเชิงซ้อน 1,000 มิลลิลิตร	58
8	องค์ประกอบของอาหารสังเคราะห์ 1,000 มิลลิลิตร	59
9	องค์ประกอบของสารละลายเทรซ อีซีเมนต์ 1,000 มิลลิลิตร	60
10	ผลการวิเคราะห์วาเรียนซ์ของข้อมูลแบบสุ่มตลอดในการหาความเข้มข้นของสารละลายเอพีทีเอสและสารละลายกลูตาไรลไฮโดรไลสที่เหมาะสมสำหรับการตรึงรูป	82
11	ผลการวิเคราะห์ข้อมูลด้วย Duncan's new multiple range test เพื่อหาความเข้มข้นของสารละลายเอพีทีเอสและสารละลายกลูตาไรลไฮโดรไลสที่เหมาะสมสำหรับการตรึงรูป	83
12	ผลการวิเคราะห์วาเรียนซ์ของข้อมูลแบบสุ่มตลอดในการหาความเข้มข้นของสารละลายเอพีทีเอส สารละลายกลูตาไรลไฮโดรไลส และอัตราส่วนโดยน้ำหนักของเอนไซม์องค์ประกอบในเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนที่เหมาะสมในการตรึงรูป	85
13	ผลการวิเคราะห์ข้อมูลด้วย Duncan's new multiple range test เพื่อหาความเข้มข้นของสารละลายเอพีทีเอส สารละลายกลูตาไรลไฮโดรไลส และอัตราส่วนโดยน้ำหนักของเอนไซม์องค์ประกอบในเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนที่เหมาะสมในการตรึงรูป	86

ตารางที่	หน้า
14	ค่าครึ่งชีวิตของเอนไซม์ เซลลูเลส เชิงซ้อนเคม และเอนไซม์ เซลลูเลส เชิงซ้อน ตรีงรูปในภาวะการเก็บต่าง ๆ กัน 98
15	ผลการวิเคราะห์หาเรียนรู้ของข้อมูลในการหาภาวะที่เหมาะสมสำหรับการ เตรียมสภาพขึ้นต้นกากสับประค 100
16	ผลการวิเคราะห์ข้อมูลด้วย Duncan's new multiple range test เพื่อ หาภาวะที่เหมาะสมสำหรับการเตรียมสภาพขึ้นต้นกากสับประค 101
17	ผลการวิเคราะห์กรดอะมิโนและแอมโมเนียในอาหารสำหรับหมักด้วยเครื่อง วิเคราะห์กรดอะมิโนหลังการทดลองหมักแอล-ไลซีน 106
18	สรุปสมบัติทางจุลนพลศาสตร์ของเอนไซม์ เซลลูเลส เชิงซ้อนตรีงรูปและ เอนไซม์ เซลลูเลส เชิงซ้อนเคม 134

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

สารบัญรูป

รูปที่		หน้า
1	การเปลี่ยนเซลล์โลสเป็นผลิตภัณฑ์ที่มีคุณค่าสูง	1
2	การเรียงตัวของผนังเซลล์แต่ละชั้นในเซลล์พืช และตำแหน่งของมิกโรทิวบูล ลาเมลลา	5
3	พันธะไฮโดรเจนในเซลล์โลส	6
4	ลำดับการรวมกลุ่มของเซลล์โลสในผนังเซลล์พืชและโครงสร้างของสายโมเลกุล เซลล์โลส	7
5	การย่อยสลายเซลล์โลสโดยเอนไซม์ "x" และเอนไซม์องค์ประกอบของเอนไซม์ เซลลูเลส ตามสมมติฐานของ Cowling	10
6	การจัดเรียงตัวของหน่วยกลูโคไพราโนสในทิศทางตรงข้ามกันในผลึกเซลล์โลส	12
7	ลักษณะการตั้งรูปเอนไซม์ด้วยวิธีต่าง ๆ	18
8	การเชื่อมไขว้เอนไซม์โดยใช้กลูตาราลดีไฮด์เป็นตัวเชื่อมไขว้	23
9	ลักษณะการทอหุ้มเอนไซม์เซลลูเลสโดยร่างแหโพลีเมอร์ก่อนและหลังการทำแห่ง ระบบที่ไขว้ย่อยเซลล์โลสโดยรวมปฏิกรณ์ตั้งกวาง เขากับปฏิกรณ์เมมเบรน	25
10	ระบบที่ไขว้ย่อยเซลล์โลสโดยรวมปฏิกรณ์ตั้งกวาง เขากับปฏิกรณ์เมมเบรน	27
11	การตั้งรูปร่วมของเอนไซม์และเซลล์จุลินทรีย์	29
12	การผลิตเอธานอลจากเซลโลไบโอสโดยใช้เซลล์ยีสต์ที่จัดรูปร่วมกับเอนไซม์ บีตา-กลูโคซิเดส	30
13	ระดับของเบคภายในหอทดลอง	31
14	ความสัมพันธ์ระหว่างความคืบคืบของเบค กับค่าความเร็วของของไหลในหอ- ทดลองฟลูอิดไดซ์เบค	32
15	วิถีของการสังเคราะห์ไลซีนในแบคทีเรีย (วิถีโคอะมิโนโอมิลิก แอซิด)	36
16	การลดผลการควบคุม (deregulation) การสังเคราะห์ไลซีนในสายพันธุ์ เปลี่ยนพวกไซโมซีรีนออกไซโทรฟของ <i>C. glutamicum</i>	42
17	ผลการลดการควบคุมการสังเคราะห์ไลซีนในสายพันธุ์เปลี่ยนของ <i>B. flavum</i> ซึ่งต้านทานต่อเอส-(บีตา-อะมิโนเอซิล)-แอล-ซิสทีน (AEC)	44

รูปที่	หน้า
18	กระบวนการผลิตแอล-ไลซีนโดยไซเอนไซม์ 45
19	การใช้ตัวแบบคอมพิวเตอร์ "Least Cost" ในการสร้างสูตรอาหารสัตว์ .. 47
20	เครื่องปฏิกรณ์เอนไซม์เซลลูเลส ซึ่งซ่อนत्रीงรูปแบบฟลูอิดไคซ์เบคและอุปกรณ์ประกอบอื่น ๆ 62
21	แผนผังการจัดเครื่องปฏิกรณ์เอนไซม์เซลลูเลส ซึ่งซ่อนत्रीงรูปแบบฟลูอิดไคซ์เบคและอุปกรณ์ประกอบอื่น ๆ 63
22	แผนผังขั้นตอนการเตรียมเอนไซม์เซลลูเลส ซึ่งซ่อนत्रीงรูปแบบเชื่อมควยพันธะโคเวเลนต์ 65
23	ขั้นตอนการเตรียมเอนไซม์เซลลูเลส ซึ่งซ่อนत्रीงรูปแบบเชื่อมควยพันธะโคเวเลนต์ 66
24	แผนผังขั้นตอนการหมักแอล-ไลซีน 75
25	ความสัมพันธ์ระหว่างแอกติวิตีของเอนไซม์เซลลูเลส ซึ่งซ่อนत्रीงรูปกับความเข้มข้นของสารละลายเอนไซม์เซลลูเลส ซึ่งซ่อนที่มีอัตราส่วนของเอนไซม์เซลลูเลสต่อเอนไซม์เซลโลไบเอสเป็น 5:1 โดยน้ำหนัก 80
26	ความสัมพันธ์ระหว่างแอกติวิตีของเอนไซม์เซลลูเลส ซึ่งซ่อนत्रीงรูปที่ภาวะ $A_{562.5}$ กับความเข้มข้นของสารละลายเอนไซม์เซลลูเลส ซึ่งซ่อนที่มีอัตราส่วนของเอนไซม์เซลลูเลสต่อเอนไซม์เซลโลไบเอสเป็น 2:1 โดยน้ำหนัก 88
27	ลักษณะพื้นผิวที่มีรูพรุน เล็กน้อยของเม็ดทรายสะอาทขนาด 60-80 เมช จากเครื่อง SEM ที่กำลังขยาย 3,600 เท่า 89
28	ลักษณะของเอนไซม์เซลลูเลส ซึ่งซ่อนत्रीงรูป จากเครื่อง SEM ที่กำลังขยาย 3,600 เท่า 90
29	ลักษณะของเอนไซม์เซลลูเลส ซึ่งซ่อนत्रीงรูป จากเครื่อง SEM ที่กำลังขยาย 10,000 เท่า 90
30	เปรียบเทียบความสัมพันธ์ระหว่างแอกติวิตีสัมพัทธ์ของเอนไซม์เซลลูเลส ซึ่งซ่อนเคิม กับเอนไซม์เซลลูเลส ซึ่งซ่อนत्रीงรูป ที่ระดับพีเอชต่าง ๆ กัน 92
31	เปรียบเทียบความสัมพันธ์ระหว่างแอกติวิตีสัมพัทธ์ของเอนไซม์เซลลูเลส ซึ่งซ่อนเคิมกับเอนไซม์เซลลูเลส ซึ่งซ่อนत्रीงรูปที่อุณหภูมิต่าง ๆ กัน 94

รูปที่		หน้า
32	เปรียบเทียบกราฟไลน์ วิเวอร์เบอร์กของเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนเคิมและ เอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนครึ่งรูป	95
33	เปรียบเทียบความสัมพันธ์ระหว่างแอกติวิตีสัมพัทธ์ของเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อน เคิม กับเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนครึ่งรูป ที่ภาวะการเก็บต่าง ๆ กัน	97
34	เปรียบเทียบร้อยละของการเปลี่ยนที่ได้จากการย่อยสลายกากสับประค ซึ่งผ่าน การเตรียมสภาพขั้นต้นในภาวะต่าง ๆ กัน	102
35	ผลของการเตรียมสภาพขั้นต้นต่อการลดขนาดอนุภาคของกากสับประคที่มีขนาด อนุภาคเริ่มต้นเท่ากับ 150 ไมครอน	104
36	ความสัมพันธ์ระหว่างค่าความดันตกกับค่าความเร็วการไหลขาเข้าของสาร แขวนลอยกากสับประคที่มีความเข้มข้น 1, 5, 10 และ 15 กรัมตอลิตร ...	107
37	ความสัมพันธ์ระหว่างร้อยละของการเปลี่ยนกับค่าความเร็วการไหลของสาร แขวนลอยกากสับประคขาเข้า เมื่อย่อยสลายสารแขวนลอยกากสับประคความ เข้มข้น 5 กรัมตอลิตร โดยใช้ความเร็วการไหลของสารแขวนลอยขาเข้าเป็น 0.97, 1.30, 1.55 และ 1.90 เซนติเมตรตอวินาที	109
38	ความสัมพันธ์ของร้อยละของการเปลี่ยนที่ได้กับเวลาในการย่อยสลายสาร แขวนลอยของกากสับประคความเข้มข้น 1, 5, 10 และ 15 กรัมตอลิตร ..	111
39	ร้อยละของการเปลี่ยนที่เวลาการย่อยต่าง ๆ กัน เมื่อใช้สารแขวนลอยกาก- สับประคความเข้มข้น 1 กรัมตอลิตร เปรียบเทียบกับสารแขวนลอยกากสับประค ความเข้มข้น 5 กรัมตอลิตร ในเครื่องปฏิกรณ์เอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนครึ่งรูป แบบฟลูอิดไคซ์เบค	113
40	การคาดคะเนโครงสร้างของเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนครึ่งรูปที่เตรียมได้จาก ภาวะความเข้มข้นของสารละลายเอพียีเอสและกลูตาราลดีไฮด์ต่างกัน แต่กลับ มีแอกติวิตีเท่ากัน เนื่องจากเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนที่ใช้มีอัตราส่วนของ เอนไซม์องค์ประกอบที่จำกัด	116
41	การคาดคะเนโครงสร้างของเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อนครึ่งรูปซึ่งมีแอกติวิตี ขึ้นกับความเข้มข้นของสารละลายกลูตาราลดีไฮด์ และอัตราส่วนของเอนไซม์ องค์ประกอบของเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อน	117

รูปที่		หน้า
42	การกระจายไอออนบวกในระบบที่มีเอนไซม์เซลลูเลส ซึ่งซ่อนเค็ม และระบบที่มีเอนไซม์เซลลูเลส ซึ่งซ่อนครึ่งรูป ซึ่งมีผลต่อการเปลี่ยนแปลงพีเอชที่เอนไซม์เซลลูเลส ซึ่งซ่อนครึ่งรูปมีแอกติวิตีสูงสุด	120
43	การคลายตัวของโปรตีนของเอนไซม์อิสระ โดยมีสาเหตุจากความร้อน และในกรณีเอนไซม์ที่เชื่อมกับตัวพ่วงด้วยพันธะที่แข็งแรงจะเกิดการคลายตัวไต่ยาก .	122



ศูนย์วิทยทรัพยากร
 จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

คำย่อ และ สัญลักษณ์

ค.ศ.	=	คริสต์ศักราช
พ.ศ.	=	พุทธศักราช
มก.	=	มิลลิกรัม
มล.	=	มิลลิลิตร
°ซ	=	องศาเซลเซียส
A	=	ความเข้มข้นของสารละลายเอพีทีเอส
APTES	=	Aminopropyltriethoxy silane
C	=	ความเข้มข้นของสารละลายเอน-บิวทิลลามีน
C _{x:y}	=	อัตราส่วนโดยน้ำหนักของเอนไซม์เซลลูเลส (x) ต่อเอนไซม์เซลโลไบเอส (y) ในเอนไซม์เซลลูเลสเชิงซ้อน
CU	=	หน่วยของเอนไซม์เซลลูเลส ซึ่งหมายถึงปริมาณเอนไซม์เซลลูเลส ซึ่งสามารถเร่งปฏิกิริยาของสับสเตรท 1 ไมโครโมล ใน 1 นาที ภายใต้สภาวะที่กำหนด
G	=	ความเข้มข้นของสารละลายกลูตาไรลไฮด์
μM	=	ไมโครโมลาร์
NA	=	nutrient agar
OD ₇₅₀	=	ค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 750 นาโนเมตร
P	=	ขนาดอนุภาคของกากสับปะรด
SEM	=	Scanning Electron Microscope
T	=	เวลาที่ใช้อบไอน้ำกากสับปะรด
T ₀	=	อุณหภูมิห้องเย็น (8-10 °ซ)
T _R	=	อุณหภูมิห้อง (28-30 °ซ)