

การตรวจเชลล์สเตรปโนมัชชีส 190-1 ที่เมืองโคโลโซเมอเรส



นาย คำนูน คุณานุการ

วิทยานิพนธ์นี้ เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต

หลักสูตรเทคโนโลยีชีวภาพ

คณะวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ. 2531

ISBN 974-569-271-9

ลิขสิทธิ์ของคณะวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

014445

I ๑๗๕๐๔๑๑๖

Whole Cell Immobilization of Streptomyces sp. 190-1  
Containing Glucose Isomerase

Mr. Kampoong Kunanugorn

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements  
for the Degree of Master of Science  
Biotechnology  
Graduate School  
Chulalongkorn University

1988

ISBN 974-569-271-9

หัวข้อวิทยานิพนธ์ การตรวจเชลล์สเตรน トイมัชชีล 190-1 ที่มีกลูโคสไฮโดรเจนเรส

โดย นาย คำมูน คุณานุการ

สาขาวิชา เทคโนโลยีชีวภาพ

อาจารย์ที่ปรึกษา รองศาสตราจารย์ ดร. ไนเราะ บินฟานิชการ

ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. สุรพงศ์ นวังคลังศักดิ์สาสน์



บันทึกวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้เป็นวิทยานิพนธ์ เล่มนี้ เป็นส่วนหนึ่ง  
ของการศึกษาตามหลักสูตรปรัญญามหาบัณฑิต

.....  
..... คณะกรรมการ  
(ศาสตราจารย์ ดร. ถาวร วัชรภัย)

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

.....  
..... ประธานกรรมการ  
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ วินิจ ข้าวิวรรณ)

.....  
..... กรรมการ  
(รองศาสตราจารย์ ดร. สัตพงษ์ พิเชฐกุล)

.....  
..... กรรมการ  
(รองศาสตราจารย์ ดร. ไนเราะ บินฟานิชการ)

.....  
..... กรรมการ  
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. สุรพงศ์ นวังคลังศักดิ์สาสน์)



คำพูน คุณานุการ : การตรึงเซลล์สเตรปโตมัยซีส 190-1 ที่มีกลูโคไซเมอเรส  
(WHOLE CELL IMMOBILIZATION OF STREPTOMYCES SP. 190-1 CONTAINING  
GLUCOSE ISOMERASE) อ.กปริกษา: รศ.ดร. ไนเราะ บินานิษการ,  
ผศ.ดร. สุรพงศ์ นววงศ์สัตถุศาสัน, 99 หน้า.

สเตรปโตมัยซีส 190-1 สามารถผลิตเอนไซม์กลูโคไซเมอเรสได้ในปริมาณสูง การสกัดแยกกลูโคไซเมอเรสมาใช้ในการผลิตน้ำเชื่อมฟรักไทสเป็นวิธีที่ล้ำเบื้องค่าใช้จ่ายสูง เพราะไม่สามารถนำเอนไซม์กลับมาใช้ใหม่ได้ และต้องเสียค่าใช้จ่ายในการกำจัดเอนไซม์ออกจากผลิตภัณฑ์ ปัญหาเหล่านี้สามารถแก้ได้โดยการตรึงกลูโคไซเมอเรสในรูปการตรึงเซลล์ที่มีกลูโคไซเมอเรส จากการทดลองทางวิธีการและสภาวะที่เหมาะสมในการตรึง โดยคัดเลือกวิธีการตรึงที่ให้ความคงทนต่อการแตกสลายของเซลล์ตั้งรูปสูง จากนั้นประพันความเข้มข้นของสารที่ใช้ตรึง พีเอช และเวลาที่ใช้ในการตรึง ศึกษาการใช้เฟอรัสชัลเฟตเป็นตัวกระตุ้นการทำงานของเอนไซม์แทนการใช้โคบอลท์คลอไรด์ซึ่งเป็นสารพิษต่อร่างกาย และการใช้อัตราเพื่อป้องกันการแตกหักของแมกนีเซียมอ่อนในรูปแมกนีเซียมไฮดรอกไซด์ ได้วิธีการตรึงดังนี้ ตรึงเซลล์ด้วยความร้อนที่  $70^{\circ}\text{C}$  10 นาที นำเซลล์ไปตรึงด้วยสารละลายโคโนเดชันในกรดอะซิติกจากนั้นนำไปตรึงช้าด้วย  $0.5\%$  กลูตราลัลไดอิด ใน  $0.5$  มิลลิริชเดียมอะซีเตตบีฟเฟอร์ที่พีเอช  $5.0$  นาน  $1$  ชั่วโมง ขึ้นรูปและทำให้แห้ง เซลล์ตั้งรูปที่ได้มีเส้นผ่าศูนย์กลางเฉลี่ย  $0.78$  มม. ความยาว  $2-4$  มม. มีแอคติวิตี้คงเหลือ  $540$  หน่วย/กรัม(น้ำหนักแห้ง) หรือ  $50\%$  เมื่อเทียบกับเซลล์ตั้งรูปด้วยความร้อน มีค่าคงที่ไม่คงต่อไป  $0.31$  มิลลิริชเดียมอะซีเตตบีฟเฟอร์ที่พีเอช  $8.0$  มีครั้งชีวิตในการเก็บ  $250$  วัน ที่  $4^{\circ}\text{C}$  ใน  $0.15$  มิลลิริชเดียมฟอสฟे�ตบีฟเฟอร์ที่พีเอช  $8.0$  การใช้เฟอรัสชัลเฟตความเข้มข้น  $5.0 \times 10^{-5}$  มิลลิริชสามารถกระตุ้นการทำงานของเอนไซม์เป็น  $1.3$  เท่าของการใช้  $1.0 \times 10^{-4}$  มิลลิริชเดียมอลท์คลอไรด์ พบว่าอัตราเพื่อสามารถยับยั้งการเกิดตะกอนแมกนีเซียมไฮดรอกไซด์ได้แต่เมื่อยับยั้งการทำงานของกลูโคไซเมอเรสลดลง แต่สามารถลดผลของการยับยั้งลดลงได้โดยปรับลดส่วนความเข้มข้นของเฟอรัสชัลเฟต แมกนีเซียมชัลเฟต และอัตราเพื่อเป็น  $1 \times 10^{-4}$ ,  $0.01$  และ  $0.01$  มิลลิริชตามลำดับ เมื่อตรวจสอบสมบัติของเซลล์ตั้งรูปในปฏิกิริยาแบบแพคเบดที่  $65^{\circ}\text{C}$  พีเอช  $8.0$  พบว่าเซลล์ตั้งรูปมีอัตราการเปลี่ยนกลูโคไซเมอเรสเป็นฟรักไทสูงสุด  $52\%$  และมีครั้งชีวิต  $625$  ชั่วโมง

ภาควิชา ..... คณะวิทยาศาสตร์  
สาขาวิชา ..... เทคโนโลยีชีวภาพ  
ปีการศึกษา ..... 2530

ลายมือชื่อนิสิต .....  
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา ..... Dr. Yompe



KAMPOON KUNANUGORN : WHOLE CELL IMMOBILIZATION OF  
STREPTOMYCES SP. 190-1 CONTAINING GLUCOSE ISOMERASE.

THESIS ADVISOR : ASSOC.PROF.PAIROH PINPHANICHAKARN, PH.D.,  
ASST.PROF.SURAPONG NAVANKASATTUSAS, PH.D., 120 PP.

Streptomyces sp. 190-1 can produce high activity of glucose isomerase. The use of isolated glucose isomerase in high fructose syrup pruduction is expensive because the enzyme cannot be reused and must be removed from the product. Immobilization of whole cell glucose isomerase may alleviate these problems. The appropriate technique and treatment conditions were studied as follows: firstly, the appropriate method which provided high mechanical strength of cell pellets was selected. Then, concentration of reagents used for immobilization, pH and duration of the treatment were optimized. And finally, the substitution of  $\text{CoCl}_2$ , a toxic substance, with  $\text{FeSO}_4$  and the addition of EDTA to reaction mixture in order to prevent  $\text{Mg}^{2+}$  precipitation were studied. The suitable conditions for immobilization were obtained as follows: fresh cells were heat fixed at  $70^\circ\text{C}$  for 10 minutes. The heat fixed cells were treated with chitosan in acetic acid solution, then reimmobilized with 0.5% glutaraldehyde in 0.5 M sodium acetate buffer at pH 5.0 for 1 hour, shaped and dried, respectively. The cell pellets have average diameter of 0.78 mm. and 2-4 mm. long. The recovery activity of the immobilized cells was 540 unit/gm.(dry mass) or 50% relative to that of heat fixed cells. The  $K_{m(\text{app})}$  of the enzyme for glucose from the cell pellets was 0.31 M and the effectiveness factor was 0.55. The pellets showed good stability at  $30-50^\circ\text{C}$  and at pH 8.0. The storage half life was 250 days at  $4^\circ\text{C}$  in 0.15 M sodium phosphate buffer at pH 8.0.  $\text{FeSO}_4$  could be used as an enzyme activator instead of  $\text{CoCl}_2$  and it increased 1.3 times of activity. EDTA could prevent  $\text{Mg}^{2+}$  precipitation but also inhibit enzyme activity. However, the effect of inhibition could be decreased by adjusting the concentration of  $\text{FeSO}_4$ ,  $\text{MgSO}_4$  and EDTA as  $1 \times 10^{-4}$ , 0.01 and 0.01 M, respectively. The activity of the immobilized cells was investigated in packed bed reactor. At  $65^\circ\text{C}$  and pH 8.0, the maximum conversion of fructose was 52%. The working half life of the pellets were 625 hours.

ภาควิชา ..... คณะวิทยาศาสตร์  
สาขาวิชา ..... เทคโนโลยีชีวภาพ  
ปีการศึกษา ..... 2530

ลายมือชื่อนิสิต ..... *นาย*  
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา ..... *ดร. จำรัส*



## กิตติกรรมประกาศ

วิทยานิพนธ์เล่มนี้สำเร็จลงได้ด้วยดีด้วยความช่วยเหลือจาก รศ.ดร. ไพรاء  
ปั่นเพานิชการ และ พศ.ดร. สุรพงษ์ นังคลสักกุศลสาสน์ ท่านทั้งสองได้กรุณาให้คำแนะนำอันมีค่า  
และช่วยเหลือข้าพเจ้าด้วยความอาใจใส่ตลอดระยะเวลาของงานวิจัยนี้

ขอขอบพระคุณ สถาบันเทคโนโลยีชีวภาพและวิศวกรรมพนิชศาสตร์ และขอกราบขอบพระคุณ  
รศ.ดร.นalin นิลอุบล ผู้อำนวยการสถาบันฯ และ รศ.ดร.สุมาลี พิชญากร อธิศิริ  
หนึ่งภาควิชาจุลชีววิทยา ที่ได้กรุณาเอื้อเฟื้อสถานที่ เครื่องมือ และสารเคมี ตลอดจนคำแนะนำ  
อันเป็นประโยชน์ต่องานวิจัยนี้

ขอกราบขอบพระคุณ รศ.ดร.อมเรศ ภูมิรัตน์ แห่งคณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยมหิดล  
ที่ได้กรุณาให้ความช่วยเหลือในด้านการเขียน

ขอขอบคุณนักทิศวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ที่ให้การอุดหนุนกุ่มดำเนินการวิจัย  
ขอขอบคุณ คุณชีวนาฏ โพธิเวชกุล คุณศิริลักษณ์ บีระดากร และคุณสุรัณทา คเชศะนันทน์  
ที่ได้ให้ความช่วยเหลือ คำแนะนำ และกำลังใจตลอดเวลาหลายปีของงานวิจัยของข้าพเจ้า  
รวมทั้งช่วยเตรียมต้นฉบับวิทยานิพนธ์ วิทยานิพนธ์นี้จะสำเร็จไม่ได้หากปราศจากบุคคลทั้งสามนี้

ขอขอบคุณ คุณเนilly สมพงษ์ชัยกุล และคุณสาวิกิต อุรุวงศ์วัฒน์ ที่ช่วยพิมพ์ต้นฉบับ  
วิทยานิพนธ์ให้อย่างเหมาะสมค่า ในเวลาที่ข้าพเจ้าขาดแคลนเงินพิมพ์ดีด

ขอขอบคุณเจ้าหน้าที่ธุรการสถาบันเทคโนโลยีชีวภาพทุกท่านที่ได้ให้ความช่วยเหลือ  
ข้าพเจ้าด้วยดีมาตลอด

ขอขอบคุณ คุณกรองพิพิธ ศรีตะปัญญา ที่ได้ให้ความช่วยเหลือด้านข้อมูลงานวิจัย  
ขอขอบคุณเพื่อนๆและน้องๆร่วมหลักสูตรเทคโนโลยีชีวภาพ และบุคคลอื่นๆที่มีส่วนช่วย  
เหลือในงานวิจัยของข้าพเจ้าซึ่งมิอาจกล่าวนามได้ทั้งหมด

สุดท้ายนี้ขอกราบขอบพระคุณพ่อ แม่ และพี่ชั่งเป็นผู้อยู่เบื้องหลังความสำเร็จในปัจจุบัน  
ของข้าพเจ้า ประโยชน์ที่ได้จากการวิจัยนี้จะนำไปใช้อุทิศให้เป็นส่วนหนึ่งของความก้าว  
หน้าในวงการวิทยาศาสตร์ ส่วนข้อผิดพลาดที่เกิดขึ้นขอให้เป็นอุทาหรณ์แก้วิจัยรุ่นต่อๆไป



## สารบัญ

บทคัดย่อภาษาไทย .....	๗
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ .....	๘
กิตติกรรมประกาศ .....	๙
สารนี้ตราสาร .....	๙
สารนี้รูป .....	๑๐
คำย่อและสัญลักษณ์ .....	๑๒
บทที่ 1 บทนำ .....	๑
บทที่ 2 อุปกรณ์และวัสดุดำเนินงานวิจัย .....	๓๓
บทที่ 3 ผลการวิจัย .....	๔๘
บทที่ 4 วิจารณ์ผลและข้อเสนอแนะ .....	๘๑
เอกสารอ้างอิง .....	๘๘
ภาคผนวก ๑ .....	๙๖
ภาคผนวก ๒ .....	๙๗
ภาคผนวก ๓ .....	๙๘
ประวัติผู้เขียน .....	๙๙



## สารบัญตาราง

ตารางที่	หน้า
1 ส่วนประกอบและการใช้งานของน้ำเขื่อมฝรักโภสความเข้มข้นสูง	2
2 จุลทรรษ์ที่ผลิตกลูโคสไอโซเมอเรส	7
3 วิธีการตรวจกลูโคสไอโซเมอเรส	13
4 การเบริกขึ้นของการตรวจเอนไซม์	15
5 การตรวจเชลฟ์มิกลูโคสไอโซเมอเรส	18
6 กลูโคสไอโซเมอเรสที่ผลิตในเชิงการค้า	23
7 การบริโภคน้ำตาลภายในประเทศ ปี พ.ศ. 2526-2528	29
8 ปริมาณการซื้อน้ำตาลของอุตสาหกรรมภายในประเทศ	30
9 ผลการตรวจสเตรฟโนมัยซิส 190-1 โดยวิธีต่างๆ	49
10 ผลของการทำให้แห้งต่อขนาดของเซลล์รูป	57
11 ประสิทธิภาพการถ่ายเทมวลของเซลล์รูป	65
12 ผลการใช้เฟอรัสชีล เฟตแคน โคบอล์คลอไรด์ในการเร่งการทำงานของเอนไซม์	69
13 ผลการบ่มสารละลายสำหรับวัดแอคติวิตี้และส่วนประกอบ	71
14 ผลการบ่มเซลล์รูปในสารละลายผสมสำหรับวัดแอคติวิตี้	72
15 ค่าคงที่ไม่ค่าลิสปารากนูของเซลล์รูปที่ตรวจโดยวิธีต่างๆ	84
16 อายุครึ่งชีวิตของกลูโคสไอโซเมอเรสที่ตรวจด้วยวิธีต่างๆ	86



## สารนัยรูป

หัว	หน้า
รูปที่	
1 การเปลี่ยนกลุ่มโคสเป็นฟรักโถสโดยปฏิกริยาในด่างและด้วยกลุ่มโคสไอโซเมօเรส	4
2 การตั้งเชลด้วยวิธีต่างๆ	10
3 การตั้งเชลโดยใช้สารตกตะกอน	20
4 กลไกการตั้งเงินไว้ด้วยกลุ่มตราล็อดไซด์	21
5 การผลิตน้ำเชื่อมฟรักโถสจากแป้ง	24
6 อุปสงค์ของน้ำเชื่อมฟรักโถสความเข้มข้นสูงและน้ำตาลกรายในสหรัฐอเมริกา	25
7 ปริมาณการใช้น้ำตาลกรายและน้ำเชื่อมฟรักโถสความเข้มข้นสูงในอุตสาหกรรมเครื่องดื่มในสหรัฐอเมริกา	26
8 ต้นเหตุการผลิตน้ำเชื่อมฟรักโถสความเข้มข้นสูง ในสหรัฐอเมริกา	28
9 การเปลี่ยนกลุ่มโคสเป็นฟรักโถสในปฏิกรณ์	32
10 การตั้งสเตรฟトイมัยซีส 190-1 ด้วยไคโตแซน	38
11 การขันรูปเชลที่ตั้งแล้ว	38
12 การเปรียบเทียบระหว่างเชลตั้งรูปในส่วนแห้งกับเชลตั้งด้วยความร้อนในส่วนเหลว	39
13 ปฏิกรณ์และอุปกรณ์ประกอบสำหรับผลิตน้ำเชื่อมฟรักโถส	45
14 เชลตั้งรูปที่บรรจุในปฏิกรณ์	45
15 การหาปริมาณฟรักโถสด้วยวิธีชีสเตอีน-คาร์บอเนต	47
16 ผลของฟีอีซในการตั้งเชลต่อความคงทนต่อการแตกสลายของเชลตั้งรูป	51
17 ผลของฟีอีซในการตั้งเชลต่อแอกติวิตี้คงเหลือของเชลตั้งรูป	52
18 อิทธิพลของฟีอีซต่อแอกติวิตี้ของเอนไซม์ในเชลตั้งรูป	53

19	ผลของความเข้มข้นและเวลาที่ใช้ในการตั้งด้วยกลูตาแรลดีไซด์ต่อแอคติวิตี้ คงเหลือของเซลล์ริงรูป	55
20	ผลของความเข้มข้นและเวลาที่ใช้ในการตั้งด้วยกลูตาแรลดีไซด์ต่อความคงทน ต่อการแตกสลายของเซลล์ริงรูป	56
21	ความสัมพันธ์ระหว่างระยะเวลาในการบ่มล่วงหน้าของเอนไซม์ในเซลล์ริงรูป และแอคติวิตี้	58
22	ความเสถียรต่อฟีอีของเอนไซม์ในเซลล์ริงรูป	60
23	ความเสถียรต่อฟีอีของเซลล์ริงรูปเทียบกับเซลล์ที่ตั้งด้วยความร้อน	61
24	ความเสถียรต่อความร้อนของเอนไซม์ในเซลล์ริงรูปและเอนไซม์ในเซลล์ที่ผ่าน การตั้งด้วยความร้อน	62
25	ความเสถียรในการเก็บรักษาเซลล์ริงรูป	64
26	ก ผลของความเข้มข้นของกลูโคสต่อแอคติวิตี้ของเอนไซม์ในเซลล์ริงรูป	67
	ข ไนโตรเจอร์-เบร์กผลของการของกลูโคสไอกซ์เมอเรสในเซลล์ริงรูป	68
27	ผลของอีดีโอ แมกนีเซียมอิโอน และเฟอร์สอิโอนต่อแอคติวิตี้ของเซลล์ริงรูป ก เมื่อเทียบกับแอคติวิตี้ของเซลล์ริงรูป	74
	ข เมื่อเทียบกับเซลล์ที่ตั้งด้วยความร้อน	75
28	ความสัมพันธ์ระหว่างสเปชไนม์กับอัตราการเปลี่ยนกลูโคสเป็นฟรักโทส	77
29	การประมาณครั้งชีวิตของเซลล์ริงรูป ก ที่ฟีอีช 7.0	78
	ข ที่ฟีอีช 8.0	79

คำย่อและสัญลักษณ์

มก.	=	มิลลิกรัม
มล.	=	มิลลิลิตร
มม.	=	มิลลิเมตร
° ษ	=	องศาเซลเซียส