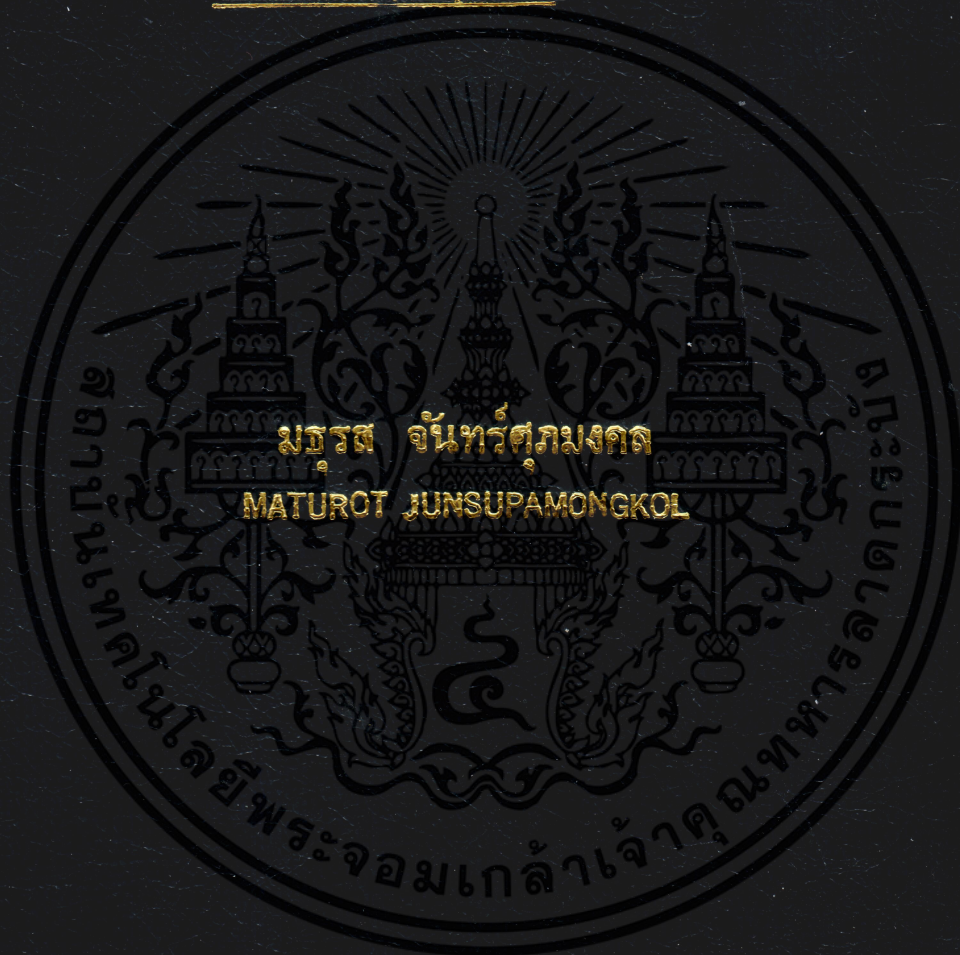


การผลิตและการศึกษาสมบัติบางประการของเอนไซม์เดกซแทรนเนส

โดยใช้เชื้อรา Penicillium pinophilum TISTR 3386

PRODUCTION AND STUDY ON SOME PROPERTIES OF DEXTRANASE

BY Penicillium pinophilum TISTR 3386



วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต

สาขาวิชาเทคโนโลยีชีวภาพ

บัณฑิตศึกษาดุษฎี

สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง

พ.ศ. 2543

ISBN 974-648-015-4

การผลิตและการศึกษาสมบัติบางประการของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส
โดยเชื้อรา *Penicillium pinophilum* TISTR 3386

PRODUCTION AND STUDY ON SOME PROPERTIES OF DEXTRANASE
BY *Penicillium pinophilum* TISTR 3386



มธุรส จันทรสุมงคล
MATUROT JUNSUPAMONGKOL

มี.....
เลข..... 38956
เดือน, ปี 20 ก.พ. 2544

.b.....
.i.....

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต
สาขาวิชาเทคโนโลยีชีวภาพ
บัณฑิตวิทยาลัย
สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง
พ.ศ. 2543

ISBN 974-648-015-4

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

PRODUCTION AND STUDY ON SOME PROPERTIES OF DEXTRANASE

BY *Penicillium pinophilum* TISTR 3386



**A THESIS SUBMITTED IN PARTIAL FULFILLMENT
OF THE REQUIREMENT FOR THE DEGREE OF
MASTER OF SCIENCE IN BIOTECHNOLOGY**

SCHOOL OF GRADUATE STUDIES

KING MONGKUT'S INSTITUTE OF TECHNOLOGY LADKRABANG

2000

ISBN 974-648-015-4

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น สืบค้นหามาให้ชัดเจนและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



COPYRIGHT 2000

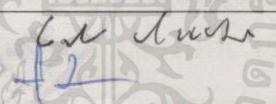
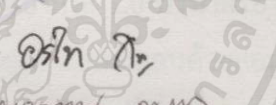
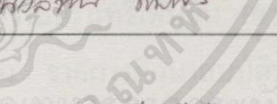
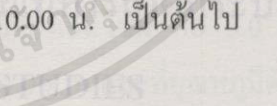
SCHOOL OF GRADUATE STUDIES

KING MONGKUT'S INSTITUTE OF TECHNOLOGY LADKRABANG

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

บัณฑิตวิทยาลัย
สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง
ใบรับรองวิทยานิพนธ์

หัวข้อวิทยานิพนธ์ การผลิตและการศึกษาสมบัติบางประการของเอนไซม์ดีกซ์แทรนเนส
โดยเชื้อรา *Penicillium pinophilum* TISTR 3386
PRODUCTION AND STUDY ON SOME PROPERTIES OF
DEXTRANASE BY *Penicillium pinophilum* TISTR 3386
ชื่อนักศึกษา นางสาวมธุรส จันทร์ศุภมงคล
รหัสประจำตัว 40065208
ปริญญา วิทยาศาสตรมหาบัณฑิต
สาขาวิชา เทคโนโลยีชีวภาพ
อาจารย์ผู้ควบคุมวิทยานิพนธ์ ผศ.ดร.นवलพรรณ ณ ระนอง

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์	ลายมือชื่อ
ผศ.เนาวรัตน์ ปานแย้ม	
รศ.สุขใจ ชูจันทร์	
ผศ.อรไท สุขเจริญ	
ผศ.ดร.นवलพรรณ ณ ระนอง	

วัน/เดือน/ปี ที่สอบ 15 พฤศจิกายน 2543 เวลา 10.00 น. เป็นต้นไป
สถานที่สอบ ณ ห้อง 424 ห้องประชุม-สัมมนา

บัณฑิตวิทยาลัยรับรองแล้ว



(รศ.ดร.บุญวัฒน์ อัครฐ)

คณบดีบัณฑิตวิทยาลัย

วันที่... ๙ ...เดือน... พฤศจิกายน... พ.ศ. ๒๕๔๓...

Thesis Title	Production and Study on Some Properties of Dextranase by <i>Penicillium pinophilum</i> TISTR 3386
Student	Miss Maturot Junsupamongkol
Student ID.	40065208
Degree	Master of Science
Programme	Biotechnology
Year	2000
Thesis Advisor	Assistant Professor Dr. Nuanphan Naranong

ABSTRACT

An optimized medium for dextranase production by *Penicillium pinophilum* TISTR 3386 contained 7.5 g/l dextran, 3.0 g/l NaNO₃, 1.5 g/l KH₂PO₄, 0.5 g/l KCl and 0.5 g/l MgSO₄·7H₂O. An initial pH of the medium was adjusted to 4.0. In shake flask culture, the maximum activity of 38,933.90 U/ml was obtained at the 192 hrs with the shaking speed of 200 rpm at 30°C. In fermentor, the dextranase with activity of 37,993.88 U/ml was also obtained at the 192 hrs with the agitation speed of 400 rpm and the aeration rate of 1.0 vvm at 30°C. Some properties of the crude enzyme were studied. The dextranase was purified 10.92 times after precipitation with ammonium sulfate and dialysis step with a specific activity of 170,889.46 U/mg of protein. The optimal pH and temperature for dextranase activity were 4.0 and 60°C, respectively. The enzyme was stable at pH range between 3.0 and 8.0 and at temperature below 50°C. The enzyme was inhibited by Hg²⁺, Ag⁺, Cu²⁺ and Pb²⁺. The K_m and V_{max} values of dextranase with dextran as substrate were 1.67 g/l and 20 µg/ml/min, respectively. The end products from hydrolysis of dextran by dextranase from *Penicillium pinophilum* TISTR 3386 were mainly found to be isomaltose and isomaltotriose. The enzyme was defined as endodextranase.

สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อภาษาไทย	I
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ	II
กิตติกรรมประกาศ.....	III
สารบัญ.....	IV
สารบัญตาราง.....	VI
สารบัญรูป.....	VIII
บทที่ 1 บทนำ.....	1
1.1 ความเป็นมาและความสำคัญของงานวิจัย.....	1
1.2 วัตถุประสงค์ของงานวิจัย.....	1
1.3 ขอบเขตของงานวิจัย.....	2
1.4 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ.....	2
บทที่ 2 หลักการและทฤษฎีที่เกี่ยวข้อง.....	3
2.1 เด็กขแดรน.....	3
2.2 เอนไซม์เด็กขแดรนเนส.....	6
2.3 แหล่งที่พบเอนไซม์เด็กขแดรนเนส.....	8
2.4 ปัจจัยที่มีผลต่อการผลิตเอนไซม์เด็กขแดรนเนส.....	12
2.5 ปัจจัยที่มีผลต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กขแดรนเนส.....	17
2.6 การนำเอนไซม์เด็กขแดรนเนสมาประยุกต์ใช้.....	20
บทที่ 3 การดำเนินงานวิจัย.....	24
3.1 อุปกรณ์และสารเคมี.....	24
3.2 วิธีการวิจัย.....	26
3.3 วิธีวิเคราะห์.....	32
บทที่ 4 ผลการทดลองและวิจารณ์.....	33
4.1 ผลการศึกษาปัจจัยที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กขแดรนเนสในระดับ ฟลาสก์เย้า.....	33

สารบัญ (ต่อ)

หน้า

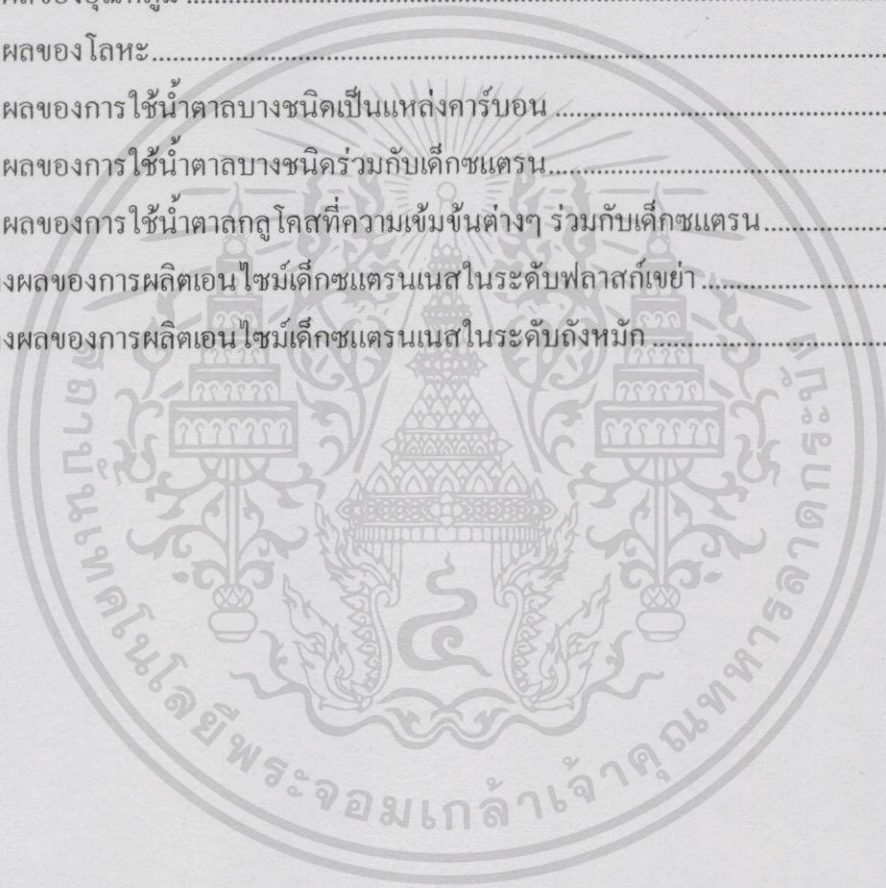
4.2 ผลการศึกษาผลของโลหะที่มีต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรเนส.....	51
4.3 ผลของน้ำตาลบางชนิดที่มีต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรเนส	55
4.4 ผลการศึกษาการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรเนสในระดับฟลาस्कเย่า และในระดับถังหมักแบบแบตช์	67
4.5 ผลการศึกษาสมบัติบางประการของเอนไซม์เด็กซ์เตรเนส	69
4.6 ผลการศึกษาจลนพลศาสตร์ของเอนไซม์เด็กซ์เตรเนส.....	80
4.7 ผลการวิเคราะห์ผลผลิตที่ได้จากการย่อยเด็กซ์เตรนด้วยเอนไซม์เด็กซ์เตรเนสจาก <i>Penicillium pinophilum</i> TISTR 3386	82
บทที่ 5 สรุปผลการวิจัย.....	84
บรรณานุกรม	86
ภาคผนวก.....	91
ภาคผนวก ก อาหารเลี้ยงเชื้อ.....	92
ภาคผนวก ข การวิเคราะห์.....	93
ภาคผนวก ค.....	103
ภาคผนวก ง ข้อมูล.....	105
ประวัติผู้เขียน.....	120

สารบัญตาราง

ตารางที่	หน้า
2.1 เปรียบเทียบการย่อยเด็กขเตรน โดยเอนโคเด็กขเตรนเนสและเอกโซเด็กขเตรนเนส.....	7
2.2 แสดงผลของพีเอชที่มีต่อกิจกรรมและความคงตัวของเอนไซม์เด็กขเตรนเนสที่ได้จาก จุลินทรีย์.....	18
2.3 แสดงผลของอุณหภูมิที่มีต่อกิจกรรมและความคงตัวของเอนไซม์เด็กขเตรนเนสที่ได้จาก จุลินทรีย์.....	19
2.4 แสดงอิออนของโลหะและเกลืออนินทรีย์บางชนิดที่มีผลต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กขเตรน เนส ที่ได้จากจุลินทรีย์.....	20
4.1 แสดงการเปรียบเทียบผลของการเติมเด็กขเตรนที่ความเข้มข้นต่างๆ ที่มีต่อการผลิตเอนไซม์ เด็กขเตรนเนส.....	34
4.2 แสดงการเปรียบเทียบผลของแหล่งไนโตรเจนที่มีต่อการผลิตเอนไซม์เด็กขเตรนเนส.....	38
4.3 แสดงการเปรียบเทียบผลของการเติมโพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟตที่ความเข้มข้นต่างๆ ที่มีต่อการผลิตเอนไซม์เด็กขเตรนเนส.....	44
4.4 แสดงการเปรียบเทียบผลของพีเอชเริ่มต้นที่มีต่อการผลิตเอนไซม์เด็กขเตรนเนส.....	45
4.5 แสดงการเปรียบเทียบผลของการบ่มเชื้อที่อุณหภูมิต่างๆที่มีต่อการผลิตเอนไซม์ เด็กขเตรนเนส.....	51
4.6 แสดงการเปรียบเทียบผลของการเติมโลหะลงในอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีต่อการผลิตเอนไซม์ เด็กขเตรนเนส.....	55
4.7 แสดงการเปรียบเทียบผลของน้ำตาลบางชนิดที่มีต่อการผลิตเอนไซม์เด็กขเตรนเนส.....	59
4.8 แสดงการเปรียบเทียบผลของการใช้น้ำตาลบางชนิดร่วมกับเด็กขเตรนที่มีต่อการผลิต เอนไซม์เด็กขเตรนเนส.....	63
4.9 แสดงการเปรียบเทียบผลของการเติมกลูโคสที่ความเข้มข้นต่างๆที่มีต่อการผลิตเอนไซม์ เด็กขเตรนเนส.....	64
4.10 แสดงการเปรียบเทียบการผลิตเอนไซม์เด็กขเตรนเนสในระดับฟลาสก์เย้าและในระดับ	

สารบัญตาราง (ต่อ)

ตารางที่	หน้า
ง1 แสดงผลของเด็กชแตรนที่ความเข้มขึ้นต่าง ๆ	105
ง2 แสดงผลของแหล่งไนโตรเจน	106
ง3 แสดงผลของโพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟต	108
ง4 แสดงผลของพีเอชเริ่มต้น	109
ง5 แสดงผลของอุณหภูมิ	110
ง6 แสดงผลของโลหะ	111
ง7 แสดงผลของการใช้น้ำตาลบางชนิดเป็นแหล่งคาร์บอน	113
ง8 แสดงผลของการใช้น้ำตาลบางชนิดร่วมกับเด็กชแตรน	115
ง9 แสดงผลของการใช้น้ำตาลกลูโคสที่ความเข้มขึ้นต่าง ๆ ร่วมกับเด็กชแตรน	116
ง10 แสดงผลของการผลิตเอนไซม์เด็กชแตรนเนสในระดับพลาสติกเย้า	118
ง11 แสดงผลของการผลิตเอนไซม์เด็กชแตรนเนสในระดับถังหมัก	119



สารบัญรูป

รูปที่	หน้า
2.1 แสดงการย่อยน้ำตาลซูโครสโดยเอนไซม์เด็กซ์เตรนซูเครสเพื่อสังเคราะห์เด็กซ์เตรน	4
2.2 แสดงแบบจำลองของปฏิกิริยาการย้ายหมู่กลูโคซิลของเอนไซม์เด็กซ์ทริน-เด็กซ์เตรนเนส.....	5
4.1 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสเมื่อใช้เด็กซ์เตรนที่ความเข้มข้น ก) 5.0 กรัมต่อลิตร ข) 7.5 กรัมต่อลิตร ค) 10.0 กรัมต่อลิตร	35
4.2 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสเมื่อใช้เด็กซ์เตรนที่ความเข้มข้น ก) 12.5 กรัมต่อลิตร ข) 20.0 กรัมต่อลิตร	36
4.3 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสเมื่อใช้แหล่งไนโตรเจน ก) ยีสต์สกัด ข) โซเดียมไนเตรท ค) เปปโตน	39
4.4 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสเมื่อใช้แหล่งไนโตรเจน ก) น้ำแช่ข้าวโพด ข) แอมโมเนียมซัลเฟต ค) แอมโมเนียมคลอไรด์.....	40
4.5 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสเมื่อใช้โพแทสเซียมไดไฮโดรเจน ฟอสเฟตที่ความเข้มข้น ก) 0.75 กรัมต่อลิตร ข) 1.0 กรัมต่อลิตร.....	42
4.6 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสเมื่อใช้โพแทสเซียมไดไฮโดรเจน ฟอสเฟตที่ความเข้มข้น ก) 1.50 กรัมต่อลิตร ข) 2.00 กรัมต่อลิตร	43
4.7 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสเมื่อพีเอชเริ่มต้นอาหาร ก) พีเอช 4.0 ข) พีเอช 5.0 ค) พีเอช 6.0.....	46
4.8 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสเมื่อพีเอชเริ่มต้นอาหาร ก) พีเอช 7.0 ข) พีเอช 8.0.....	47
4.9 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสเมื่อบ่มเชื้อที่อุณหภูมิ ก) 30 องศาเซลเซียส ข) 40 องศาเซลเซียส	49
4.10 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสเมื่อบ่มเชื้อที่อุณหภูมิ ก) 50 องศาเซลเซียส ข) 60 องศาเซลเซียส.....	50
4.11 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสเมื่อเติมโลหะ ก) ไม่เติมโลหะ ข) ซิงค์ซัลเฟต ค) เฟอร์รัสซัลเฟต	53
4.12 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสเมื่อเติมโลหะ ก) เลดอะซิเตต ข) แคลเมียมคลอไรด์ ค) แมอร์คิวรีคลอไรด์.....	54
4.13 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสเมื่อใช้น้ำตาลบางชนิดเป็นแหล่ง คาร์บอนแทนเด็กซ์เตรน ก) เด็กซ์เตรน ข) กลูโคส ค) มอลโตส.....	57

สารบัญรูป (ต่อ)

รูปที่	หน้า
4.14 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กชเตรนเนสเมื่อใช้น้ำตาลบางชนิดเป็นแหล่งคาร์บอนแทนเด็กชเตรน ก) ซูโครส ข) ฟรักโตส ค) อะราบีโนส	58
4.15 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กชเตรนเนสเมื่อใช้น้ำตาลบางชนิดร่วมกับเด็กชเตรน ก) เด็กชเตรนเพียงอย่างเดียว ข) กลูโคสร่วมกับเด็กชเตรน ค) มอลโตสร่วมกับเด็กชเตรน	61
4.16 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กชเตรนเนสเมื่อใช้น้ำตาลบางชนิดร่วมกับเด็กชเตรน ก) ซูโครสร่วมกับเด็กชเตรน ข) ฟรักโตสร่วมกับเด็กชเตรน ค) อะราบีโนสร่วมกับเด็กชเตรน	62
4.17 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กชเตรนเนสเมื่อใช้เด็กชเตรนร่วมกับน้ำตาลกลูโคสที่ความเข้มข้น ก) ไม่เติมกลูโคส ข) 1.0 กรัมต่อลิตร ค) 2.0 กรัมต่อลิตร	65
4.18 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กชเตรนเนสเมื่อใช้เด็กชเตรนร่วมกับน้ำตาลกลูโคสที่ความเข้มข้น ก) 5.0 กรัมต่อลิตร ข) 10.0 กรัมต่อลิตร	66
4.19 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กชเตรนเนส ก) ฟลาสก์เขย่าปริมาตร 250 มิลลิลิตร ข) ถังหมักปริมาตร 5 ลิตร	68
4.20 แสดงผลของพีเอชต่างๆ ต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กชเตรนเนส	72
4.21 แสดงผลของอุณหภูมิต่างๆ ต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กชเตรนเนส	74
4.22 แสดงความคงตัวของเอนไซม์เด็กชเตรนเนสที่พีเอชต่างๆ	75
4.23 แสดงความคงตัวของเอนไซม์เด็กชเตรนเนสที่อุณหภูมิต่างๆ	77
4.24 แสดงกราฟ Lineweaver-Burk ระหว่าง $1/V$ และ $1/[S]$	81
4.25 paper chromatography แสดงผลผลิตสุดท้ายที่ได้จากการย่อยเด็กชเตรนด้วยเอนไซม์เด็กชเตรนเนสจาก <i>Penicillium pinophilum</i> TISTR 3386	83
ข1 แสดงกราฟมาตรฐานของไอโซมอลโตส	96
ข2 แสดงกราฟมาตรฐานของน้ำตาลกลูโคส	97
ข3 แสดงกราฟมาตรฐานของน้ำตาลกลูโคส	98
ข4 แสดงกราฟมาตรฐานของเด็กชเตรน	99
ข5 แสดงกราฟมาตรฐานของโปรตีน (อัลบูมิน)	101

บทที่ 1

บทนำ

1.1 ความเป็นมาและความสำคัญของงานวิจัย

เด็กขเตรนเป็นโฮโมพอลิเมอร์ของน้ำตาลกลูโคสซึ่งเชื่อมกันด้วยพันธะ α -1,6 กลูโคซิดิก เด็กขเตรนที่ใช้ทางการค้าสังเคราะห์ได้จากเชื้อแบคทีเรียในสกุลของ *Leuconostoc* โดยเฉพาะ *L. mesenteroides* และ *L. dextranicum* (Lee and Fox, 1985) เด็กขเตรนที่ผลิตได้ถูกนำมาใช้ประโยชน์ทั้งด้านการแพทย์และทางอุตสาหกรรม แต่ในขณะเดียวกันเด็กขเตรนก็ก่อให้เกิดปัญหา โดยเฉพาะปัญหาที่เกี่ยวข้องกับอุตสาหกรรมการผลิตน้ำตาล เนื่องจากเด็กขเตรนที่ปนเปื้อนอยู่ในวัตถุดิบและที่เกิดขึ้นในระหว่างกระบวนการผลิตน้ำตาล มีผลทำให้ประสิทธิภาพในกระบวนการผลิตลดลง ผลผลิตที่ได้ลดลงและมีคุณภาพไม่ดี (Tilbury and French, 1974) ซึ่งแนวทางในการแก้ไขปัญหา คือการกำจัดเด็กขเตรนทั้งที่อยู่ในวัตถุดิบและที่เกิดขึ้นในกระบวนการผลิต วิธีการหนึ่งที่น่าิยมและใช้ได้ผลดีในการกำจัดเด็กขเตรน ของโรงงานผลิตน้ำตาลในหลายๆ ประเทศ เช่น ออสเตรเลีย ญี่ปุ่น และอินเดิสตะวันตก คือ การใช้เอนไซม์เด็กขเตรนเนสมาย่อยเด็กขเตรนที่ปะปนอยู่ ซึ่งเอนไซม์ชนิดนี้จะมีเฉพาะต่อการย่อยพันธะ α -1,6 ที่เชื่อมหน่วยย่อยของเด็กขเตรน (ปราณี อานปรื่อง, 2535)

เนื่องจากประเทศไทยเป็นประเทศหนึ่งที่ตั้งน้ำตาลเป็นสินค้าออกและประสบปัญหาการปนเปื้อนของเด็กขเตรน ดังนั้นงานวิจัยนี้จึงเป็นแนวทางในการผลิตเอนไซม์เด็กขเตรนเนสเพื่อแก้ไขปัญหาการผลิตน้ำตาลภายในประเทศ

1.2 วัตถุประสงค์ของงานวิจัย

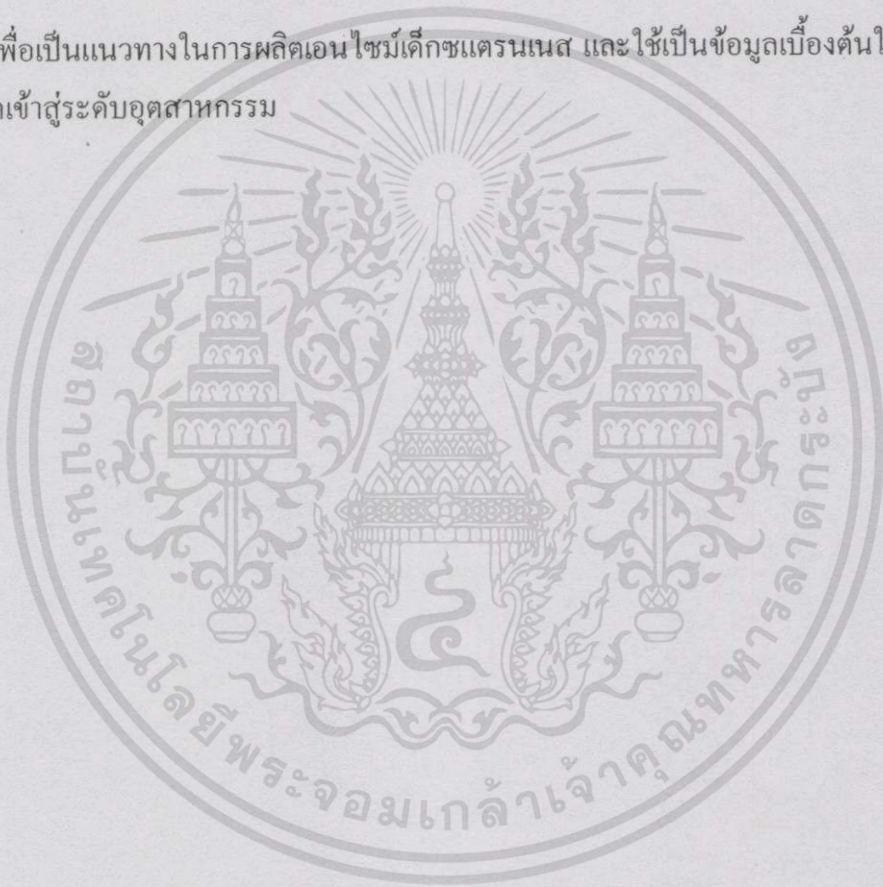
- 1.2.1 ศึกษาปัจจัยที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กขเตรนเนสในระดับพลาสติกแข็ง
- 1.2.2 ศึกษาผลของโลหะที่มีต่อการผลิตเอนไซม์เด็กขเตรนเนส
- 1.2.3 ศึกษาผลของน้ำตาลบางชนิดที่มีต่อการผลิตเอนไซม์เด็กขเตรนเนส
- 1.2.4 เปรียบเทียบการผลิตเอนไซม์เด็กขเตรนเนสในระดับพลาสติกแข็งและในระดับถังหมัก
- 1.2.5 ศึกษาสมบัติบางประการของเอนไซม์เด็กขเตรนเนส

1.3 ขอบเขตของงานวิจัย

งานวิจัยนี้เป็นการศึกษาปัจจัยที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กชเตรนเนสจากเชื้อรา *Penicillium pinophilum* TISTR 3386 รวมทั้งผลของน้ำตาลบางชนิดและโลหะที่มีต่อการผลิตเอนไซม์เด็กชเตรนเนส นอกจากนี้ยังศึกษาการผลิตเอนไซม์เด็กชเตรนเนสในระดับถังหมักตลอดจนสมบัติของเอนไซม์ที่ผลิตได้

1.4 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ

เพื่อเป็นแนวทางในการผลิตเอนไซม์เด็กชเตรนเนส และใช้เป็นข้อมูลเบื้องต้นในการขยายกำลังผลิตเข้าสู่ระดับอุตสาหกรรม



บทที่ 2

หลักการและทฤษฎีที่เกี่ยวข้อง

2.1 เด็กขเตรน

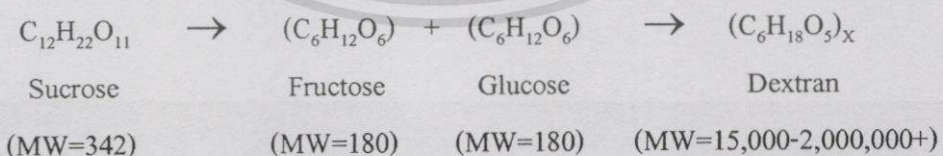
2.1.1 คุณสมบัติ

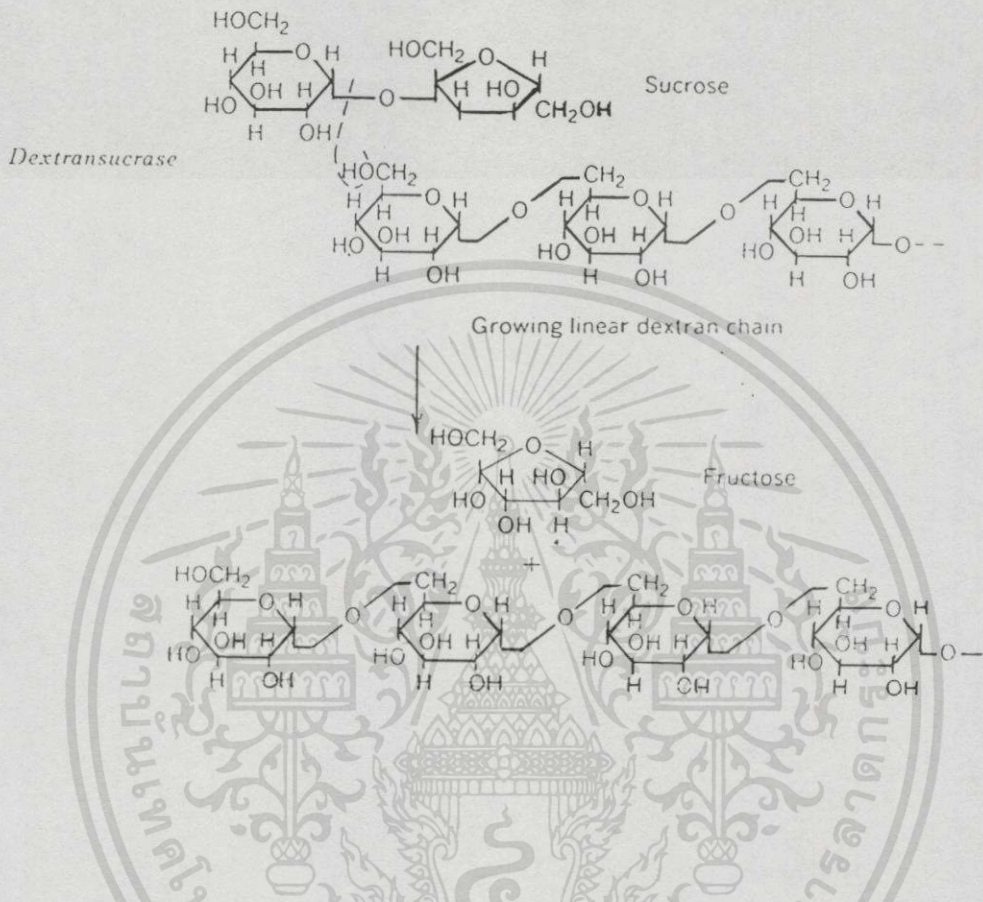
เด็กขเตรนจัดอยู่ในกลุ่มของพอลิแซคคาไรด์ที่สังเคราะห์ออกมาภายนอกเซลล์โดยเชื้อแบคทีเรีย เป็นสารประกอบพอลิโมเมอร์ของน้ำตาลกลูโคส ซึ่ง 95 เปอร์เซ็นต์ของสายต่อกันด้วยพันธะ α -1,6 กลูโคซิดิก และอีก 5 เปอร์เซ็นต์เป็นสายสาขาที่ต่อกันด้วยพันธะชนิด α -1,3 ในบางชนิดสายสาขาอาจต่อกันด้วยพันธะชนิด α -1,2 หรือ α -1,4 ทั้งนี้ขึ้นอยู่กับสายพันธุ์ของแบคทีเรียที่สังเคราะห์เด็กขเตรน (Galvesz-Mariscal and Lopez-Munguia, 1991)

2.1.2 การสังเคราะห์เด็กขเตรน

2.1.2.1 การสังเคราะห์เด็กขเตรนโดยเอนไซม์เด็กขเตรนซูเครส

เด็กขเตรนส่วนใหญ่ถูกสังเคราะห์จากเอนไซม์เด็กขเตรนซูเครส ซึ่งมีชื่อเรียกตามระบบการเรียกชื่อของเอนไซม์ว่า α -1,6-glucan D-fructose-2-glucosyltransferase (Dsfase) ; EC. 2.4.1.5 เอนไซม์ชนิดนี้ถูกผลิตขึ้นจากแบคทีเรียในสกุลของ *Lactobacillus* *Leuconostoc* และ *Streptococcus* โดยเฉพาะ *Leuconostoc mesenteroides* *Leuconostoc dextranicum* และ *Streptococcus bovis* (Foster et al., 1980) โดยทำหน้าที่ย้ายหมู่กลูโคซิด (transglucosylation) จากโมเลกุลของน้ำตาลซูโครส ซึ่งเป็นสับสเตรตในการสังเคราะห์ไปเป็นเด็กขเตรนและปลดปล่อยส่วนของฟรักโตสออกมา ดังสมการ (James and Chung, 1993)





รูปที่ 2.1 แสดงการย่อยน้ำตาลซูโครสโดยเอนไซม์เด็กซ์เตรนซูเครสเพื่อตั้งเคราะห์เด็กซ์เตรน
ที่มา : Jame and Chung (1993)

2.1.2.2 การตั้งเคราะห์เด็กซ์เตรนโดยเอนไซม์เด็กซ์ทริน-เด็กซ์เตรนเนส

เอนไซม์เด็กซ์ทริน-เด็กซ์เตรนเนส (Ddase) ; EC. 2.4.1.2 ถูกผลิตขึ้นโดยแบคทีเรียในสกุลของ *Acetobacter* ซึ่งได้แก่ *A. capsulatus* และ *A. viscous* เอนไซม์ชนิดนี้ตั้งเคราะห์เด็กซ์เตรนได้โดยการย้ายหมู่กลูโคซิลจากโมเลกุลของโอลิโกแซคคาไรด์ ซึ่งปฏิกิริยาของการย้ายหมู่กลูโคซิลแบ่งออกเป็น 3 ปฏิกิริยา ได้แก่

- 1) การย้ายจาก α -1, 4 กลูโคซิล ไปเป็น α -1, 6
- 2) การย้ายจาก α -1, 4 กลูโคซิล ไปเป็น α -1, 4
- 3) การย้ายจาก α -1, 6 กลูโคซิล ไปเป็น α -1, 6 (Yamamoto *et al.*,1993)

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

2.1.3 การนำเด็กชเตรนมาใช้ประโยชน์ (Aspinall, 1983)

2.1.3.1 ทางด้านการแพทย์

ในประเทศสหรัฐอเมริกา ได้นำเด็กชเตรนมาทำให้มีมวลโมเลกุลที่เล็กลงเพื่อให้เหมาะสำหรับการใช้เพิ่มปริมาตรน้ำเลือด (blood plasma extender) ใช้ผลิตสารที่ใช้ดูดซับน้ำเลือด (restore blood volume) ให้กับผู้ป่วยที่เกิดอาการช็อคเนื่องจากเสียเลือดมาก ใช้เพิ่มประสิทธิภาพการไหลเวียนของเลือดในเส้นเลือดฝอยเพื่อเป็นการป้องกันและรักษาภาวะการอุดตันในเส้นเลือด นอกจากนี้ยังนำเด็กชเตรนมาใช้ในการผลิตสารตัวอื่นๆ อีกมากมาย เช่น ผลิตเด็กชเตรน-ซัลเฟต (dextran sulfate) เพื่อใช้เป็นสารต้านทานการจับตัวเป็นก้อนของเลือด ใช้ผลิตสารละลายไอร์ออน-เด็กชเตรน (iron dextran) เพื่อบรรเทาภาวะการขาดแคลนเหล็กของผู้ป่วยโรคโลหิตจาง

2.1.3.2 ทางด้านอุตสาหกรรม

ใช้เป็นสารตั้งต้นในการผลิตเซฟลาเด็ก (Sephadex) สำหรับใช้ใน Gel Filtration Techniques ใช้เป็นสารเพิ่มความหนืดในอาหารควบคุมน้ำหนักตัว เนื่องจากในลำไส้เล็กไม่มีเอนไซม์ที่สามารถย่อยได้

2.2 เอนไซม์เด็กชเตรนเนส

2.2.1 คุณสมบัติ

เอนไซม์เด็กชเตรนเนสมีชื่อเรียกตามระบบการเรียกชื่อของเอนไซม์ว่า α -1,6-glucan-6-glucanohydrolase ; EC. 3.2.1.11 จัดเป็นเอนไซม์ที่ดองการชักนำ (inducible enzyme) จากเด็กชเตรน (Simonson and Liberta, 1975) เอนไซม์ชนิดนี้มีความจำเพาะต่อการย่อยพันธะ α -1,6 ที่เชื่อมหน่วยย่อยของเด็กชเตรน เอนไซม์เด็กชเตรนเนสที่พบโดยทั่วไปแบ่งออกเป็น 2 ชนิด คือ เอนโดเด็กชเตรนเนส (endodextranase) และ เอกโซเด็กชเตรนเนส (exodextranase)

2.2.1.1 เอนโดเด็กชเตรนเนส

เอนโดเด็กชเตรนเนสมักพบในกลุ่มของเชื้อราและในแบคทีเรียบางสายพันธุ์ ลักษณะการย่อยพันธะของเอนโดเด็กชเตรนเนส คือ จะย่อยพันธะ α -1,6 กลูโคซิดิก ภายในโมเลกุลของเด็กชเตรนอย่างสุ่ม ซึ่งตำแหน่งที่เอนไซม์เข้าทำการย่อยในครั้งแรกมักจะเป็นตำแหน่งที่ 2 และที่ 3 ของพันธะกลูโคซิดิกทางปลายสายที่ไม่มีหมู่รีดิวซ์ (non-reducing) เมื่อเพิ่มปริมาณพันธะกลูโคซิดิกในโมเลกุลของเด็กชเตรนให้สูงขึ้น ตำแหน่งที่เอนไซม์เข้าย่อยจะเปลี่ยนมาอยู่ที่ตำแหน่งที่ 4 และ 5 ของพันธะกลูโคซิดิก

ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการย่อยเด็กซ์แทรนโดยเอนโคเด็กซ์แทรนเนส คือไอโซมอลโตส ไอโซมอลโตไตรโอส อาจพบกลูโคสได้ในปริมาณที่เล็กน้อย เนื่องจากเอนโคเด็กซ์แทรนเนสสามารถย่อยไอโซมอลโตไตรโอสได้อย่างช้าๆ ได้ผลิตผลเป็น กลูโคส และไอโซมอลโตส สำหรับไอโซมอลโตสนั้น ไม่พบการย่อยต่อไป เนื่องจากเอนโคเด็กซ์แทรนเนสไม่สามารถย่อยพันธะกลูโคซิติกที่มีจำนวนพันธะต่ำกว่า 2 พันธะ (Sugiura and Ito, 1973)

2.2.1.2 เอกโซเด็กซ์แทรนเนส

เอกโซเด็กซ์แทรนเนสมักพบในเนื้อเยื่อของสัตว์ที่เลี้ยงลูกด้วยน้ำนม และในแบคทีเรียบางสายพันธุ์ เช่น *Brevibacterium fuscum* var. *dextranlyticum* และ *Bacillus* sp. ซึ่งลักษณะการย่อยพันธะของเอกโซเด็กซ์แทรนเนส คือ จะย่อยพันธะ α - 1, 6 กลูโคซิติก ทางด้านปลายที่ไม่มีหมู่รีดิวซ์เข้ามาอย่างเป็นระเบียบ

ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการย่อยเด็กซ์แทรน โดยเอกโซเด็กซ์แทรนเนสมักจะเป็นน้ำตาลโมเลกุลเดี่ยว เช่น กลูโคส (Sugiura *et al.*, 1974 ; Zevenhuizen, 1968)

ความแตกต่างระหว่างเอนโคเด็กซ์แทรนเนสและเอกโซเด็กซ์แทรนเนส แสดงในตารางที่ 2.1 (Wheatley and Moo-Young, 1977)

ตารางที่ 2.1 เปรียบเทียบการย่อยเด็กซ์แทรน โดยเอนโคเด็กซ์แทรนเนสและเอกโซเด็กซ์แทรนเนส

คุณสมบัติ	เอกโซเด็กซ์แทรนเนส	เอนโคเด็กซ์แทรนเนส
1. ลักษณะของการย่อยพันธะ α -1,6 กลูโคซิติกของเด็กซ์แทรน	ย่อยพันธะทางปลายสายเด็กซ์แทรนเข้ามาอย่างเป็นระเบียบ	ย่อยพันธะภายในโมเลกุลของเด็กซ์แทรน
2. ความเร็วของการย่อยพันธะ	ช้า	เร็ว
3. น้ำตาลรีดิวซ์ที่ได้จากการย่อย	ปริมาณต่ำ	ปริมาณสูง
4. น้ำตาลโมเลกุลเดี่ยว (กลูโคส) ที่ได้จาก	ปริมาณสูง	ปริมาณต่ำ
การย่อย		
5. น้ำหนักโมเลกุลของผลิตภัณฑ์น้ำตาลที่ได้จากการย่อย	น้ำหนักโมเลกุลต่ำ	ส่วนใหญ่จะมีน้ำหนักโมเลกุลสูง

2.3 แหล่งที่พบเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส

เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสสามารถพบได้ทั้งในพืชชั้นสูง เนื้อเยื่อของสัตว์เลี้ยงลูกด้วยน้ำนมบางชนิด และจุลินทรีย์ในกลุ่มต่างๆ

2.3.1 แหล่งของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสในพืชชั้นสูง

Heyn (1970) ได้รายงานว่า เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสมีส่วนเกี่ยวข้องกับการยืดยาวของเซลล์ในส่วนของโคเลออปไทล์ (coleoptiles) ของ *Avena* โดยการย่อยผนังเซลล์ของโคเลออปไทล์ซึ่งมีอัลฟา-กลูแคน (α -glucan) เป็นส่วนประกอบ ซึ่งเป็นสายของกลูโคสซึ่งเชื่อมกันด้วยพันธะ α -1,6 เอนไซม์ชนิดนี้ถูกค้นพบว่ามีควมไวต่อการกระตุ้นของออกซิน ซึ่งเป็นฮอร์โมนควบคุมการเจริญของพืช โดยทำหน้าที่เป็นตัวกลางทำให้ผนังเซลล์เกิดการอ่อนตัว เพื่อให้ออกซินควบคุมการยืดยาวของโคเลออปไทล์ได้

Anton and Heyn (1981) รายงานว่าเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสที่พบในโคเลออปไทล์ของ *Avena sativa* เกี่ยวข้องกับการอ่อนตัวของผนังเซลล์ เพื่อให้เกิดการขยายขนาดของเซลล์ในส่วนของโคเลออปไทล์ จากการศึกษาความสัมพันธ์ระหว่างฮอร์โมนออกซินและเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส โดยการนำโคเลออปไทล์ที่มีปริมาณฮอร์โมนออกซินสูงซึ่งได้จากการเจริญในที่มืด และโคเลออปไทล์ที่เจริญในสภาวะปกติมาบด และนำมาบ่มพร้อมกับเด็กซ์เตรนที่มีน้ำหนักโมเลกุลต่ำ ที่อุณหภูมิ 40 องศาเซลเซียส พีเอช 4.0 พบว่า ในส่วนของโคเลออปไทล์ที่มีฮอร์โมนออกซินสูง จะพบกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสสูงเช่นเดียวกัน

2.3.2 แหล่งของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสในเนื้อเยื่อของสัตว์เลี้ยงลูกด้วยน้ำนมบางชนิด

Dahlqvist (1962) ทำการศึกษาเนื้อเยื่อในบริเวณกระเพาะอาหารและลำไส้ของหนูพันธุ์ Sprague-Dawley พบว่า ในส่วนของกระเพาะอาหาร และลำไส้ใหญ่ในส่วนของซีกัมและโคลอนจะพบกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสอยู่ต่ำ แต่ในส่วนของลำไส้เล็กจะพบกิจกรรมของเอนไซม์อยู่สูง ซึ่งพบในส่วนของเยอบุล่าไส้เล็กเท่านั้น โดยจะละลายปะปนอยู่กับเอนไซม์ทริปซินในลำไส้เล็ก ความสำคัญของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสในลำไส้เล็กอาจจะเกี่ยวข้องกับกระบวนการย่อยเด็กซ์เตรนก่อนการดูดซึมเข้าสู่ลำเลือด

2.3.3 เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสในจุลินทรีย์

2.3.3.1 กลุ่มของเชื้อรา

เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสพบมากที่สุดในกลุ่มของเชื้อรา มักพบในสกุลของ *Penicillium* *Aspergillus* *Chaetomium* *Paecilomyces* และ *Fusarium* (Sun et al., 1988)

Hiraoka *et al.* (1972) รายงานว่า *Aspergillus carneus* สามารถผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสได้ 2 ชนิด คือ เด็กซ์เตรนเนส-I ซึ่งมีค่าพีไอ (pI) 4.12 และเด็กซ์เตรนเนส-II ซึ่งมีค่าพีไอ (pI) 4.35 เอนไซม์ทั้ง 2 ชนิด มีค่าพีเอชที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์อยู่ระหว่าง 5.0-5.5 และคงตัวต่อพีเอชในช่วง 4.5-9.0 ที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส นาน 24 ชั่วโมง กิจกรรมของเอนไซม์ถูกยับยั้งโดย คอปเปอร์(II)ไอออน (Cu^{2+}) เมอร์คิวรี(II)ไอออน (Hg^{2+}) เฟอร์รัส(II)ไอออน (Fe^{2+}) และซิลเวอร์(I)ไอออน (Ag^+)

Kosaric *et al.* (1973) ศึกษาสายพันธุ์ของ *Penicillium* จำนวน 28 สายพันธุ์ ที่สามารถผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส พบว่า *Penicillium funiculosum* ให้ผลผลิตของเอนไซม์สูงที่สุด คือ 2,000 หน่วยต่อมิลลิลิตร โดยกิจกรรมของเอนไซม์สูงที่สุดภายหลังจากที่ปริมาณเซลล์ลดลง เอนไซม์ที่ผลิตขึ้นมีพีเอชและอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์ที่ 5.0-5.5 และ 55 องศาเซลเซียส ตามลำดับ

Minakova and Preobrazhenskaya (1980) รายงานสูตรอาหารที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Penicillium purpurogenum* ประกอบด้วย เด็กซ์เตรน 2 เปอร์เซ็นต์ โซเดียมไนเตรท (NaNO_3) 0.23 เปอร์เซ็นต์ โพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟต (KH_2PO_4) 0.05 เปอร์เซ็นต์ แมกนีเซียมซัลเฟตเฮปตะไฮเดรต ($\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$) 0.025 เปอร์เซ็นต์ เฟอร์รัสซัลเฟตเฮปตะไฮเดรต ($\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$) 0.01 เปอร์เซ็นต์ ซิงค์ซัลเฟตเฮปตะไฮเดรต ($\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$) 0.0044 เปอร์เซ็นต์ แมงกานีสซัลเฟตเตตระไฮเดรต ($\text{MnSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$) 0.004 เปอร์เซ็นต์ และ คอปเปอร์ซัลเฟตเพนตะไฮเดรต ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) 0.005 เปอร์เซ็นต์ ที่พีเอชเริ่มต้น 6.0 เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสที่ผลิตขึ้นมีพีเอชที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์ ที่ 5.5 และคงตัวต่อพีเอชในช่วง 4.5-7.5

Hattori *et al.* (1981) รายงานว่า *Chaetomium gracile* สามารถผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสชนิดเอนโคเด็กซ์เตรนเนส ได้ 2 ชนิด คือ ซีดี-I (CD-I) ซึ่งมีน้ำหนักโมเลกุล 77,000 ดาลตัน และ ซีดี-II (CD-II) ซึ่งมีน้ำหนักโมเลกุล 71,000 ดาลตัน เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสทั้ง 2 ชนิด มีสมบัติทางเอนไซม์คล้ายคลึงกัน คือ มีพีเอชที่เหมาะสมอยู่ที่ 5.5 มีความคงตัวต่อพีเอชในช่วง 5.5-11.0 และคงตัวที่อุณหภูมิต่ำกว่า 55 องศาเซลเซียส

Madhu and Prabhu (1983) รายงานว่า *Penicillium aculeatum* สามารถผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสได้สูง ในสูตรอาหารที่ประกอบด้วย เด็กซ์เตรน 2 เปอร์เซ็นต์ โซเดียมไนเตรท (NaNO_3) ไดโพแทสเซียมไฮโดรเจนฟอสเฟต (K_2HPO_4) และยีสต์สกัด ชนิดละ 0.2 เปอร์เซ็นต์ ที่พีเอช 6.3-6.5 เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสที่ผลิตขึ้นมีค่าพีเอชและอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์ที่ 5.0 และ 50 องศาเซลเซียส ตามลำดับ จากการย่อยเด็กซ์เตรนโดยเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส พบว่า 90 เปอร์เซ็นต์ของเด็กซ์เตรนถูกเปลี่ยนเป็นไอโซมอลโตไตรโอส ในเวลา 4 ชั่วโมง

Koenig and Day (1988) รายงานสภาวะที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Lipomyces starkeyi* ประกอบด้วย อาหารเลี้ยงเชื้อที่มีส่วนผสมของเด็กซ์เตรน 10 กรัมต่อลิตร เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

โพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟต (KH_2PO_4) 2.5 กรัมต่อลิตร แอมโมเนียมซัลเฟต ($(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$) 5 กรัมต่อลิตร แคลเซียมคลอไรด์ (CaCl_2) แมกนีเซียมซัลเฟต (MgSO_4) และโซเดียมคลอไรด์ (NaCl) ชนิดละ 0.1 กรัมต่อลิตร ที่พีเอชเริ่มต้นในช่วง 2.5-4.0 อุณหภูมิของการเพาะเลี้ยงในช่วง 25-30 องศาเซลเซียส ซึ่งให้กิจกรรมจำเพาะของเอนไซม์เด็กซ์เตรเนส 1,031-1,417 หน่วยสากลต่อกรัมของน้ำหนักแห้ง (IU/g dry weight cells)

Masry (1991) รายงานว่า *Fusarium moniliforme* สามารถผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรเนสได้สูง คือ 66.45 หน่วยต่อมิลลิลิตรในวันที่ 8 ของการเพาะเลี้ยง ในสูตรอาหารที่ประกอบด้วยเด็กซ์เตรน 20 กรัมต่อลิตร แอมโมเนียมไนเตรท (NH_4NO_3) 0.159 กรัมต่อลิตร ที่พีเอชเริ่มต้น 5.5 ปริมาณเชื้อเริ่มต้น 5 เปอร์เซ็นต์ (น้ำหนักต่อน้ำหนัก) เอนไซม์เด็กซ์เตรเนสที่ผลิตขึ้นมีพีเอชและอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์ คือ 5.0 และ 55 องศาเซลเซียส ตามลำดับ

Galvez-Mariscal and Lopez-Munguia (1991) ได้ทำการคัดเลือกเชื้อจุลินทรีย์ที่สามารถผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรเนสจากดินและอากาศ จากเชื้อจุลินทรีย์ที่คัดเลือกได้ 23 สายพันธุ์ มีอยู่ 2 สายพันธุ์ที่ให้กิจกรรมสูงที่สุดคือ *Penicillium purpurogenum* และ *Paecilomyces lilacinus* หลังจากนั้นนำเอนไซม์ที่ได้ของทั้ง 2 สายพันธุ์ มาทดสอบกับตัวอย่างน้ำอ้อยซึ่งมีการปนเปื้อนของสารละลายเด็กซ์เตรนจากโรงงานในเม็กซิกัน พบว่าเมื่อเติมเอนไซม์ในปริมาณเพียงเล็กน้อยที่อุณหภูมิ 55-60 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 10-20 นาที สามารถลดความหนืดของน้ำอ้อยได้

Petronijevic et al. (1993) รายงานว่า *Aspergillus ustus* สามารถผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรเนสได้สูง ในสูตรอาหารที่ประกอบด้วย เด็กซ์เตรน 10 กรัมต่อลิตร โซเดียมไนเตรท (NaNO_3) 4 กรัมต่อลิตร โพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟต (KH_2PO_4) 0.5 กรัมต่อลิตร แมกนีเซียมซัลเฟตเฮปตะไฮเดรต ($\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$) 0.75 กรัมต่อลิตร ที่พีเอชเริ่มต้นของอาหาร 7-8

Jensen and Olsen (1996) รายงานว่า *Thermomyces lanuginosus* สามารถใช้เด็กซ์เตรนเป็นแหล่งคาร์บอนในการเจริญและชักนำเอนไซม์เด็กซ์เตรเนส ซึ่งการผลิตเอนไซม์จะสูงที่สุดในชั่วโมงที่ 22 ของการเพาะเลี้ยง และกิจกรรมของเอนไซม์จะลดลงเมื่อการเจริญเข้าสู่ระยะที่มีการเจริญสูงสุด (stationary phase) ทั้งนี้อาจเป็นผลมาจากเอนไซม์โปรติเอสที่เกิดขึ้นไปมีผลต่อเอนไซม์เด็กซ์เตรเนส

Pleszczynska et al. (1997) ได้รายงานการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรเนสจาก *Penicillium notatum* พบว่า เอนไซม์เด็กซ์เตรเนสที่ผลิตได้มีน้ำหนักโมเลกุลเท่ากับ 110 กิโลดาลตัน จากการย่อยเด็กซ์เตรนโดยเอนไซม์เด็กซ์เตรเนส แสดงให้เห็นว่าเอนไซม์ที่ผลิตขึ้นเป็นชนิดเอนโดเด็กซ์เตรเนส เนื่องจากผลิตผลสุดท้ายของการย่อยคือ ไอโซมอลโตส (isomaltose) และไอโซมอลโตไตรโอส (isomaltotriose)

Arnold et al. (1998) ศึกษาเอนไซม์เด็กซ์เตรเนสที่ผลิตจาก *Sporothrix schenckii* IP-29 ซึ่งเจริญในอาหารที่ใช้เด็กซ์เตรนเป็นแหล่งคาร์บอน เอนไซม์เด็กซ์เตรเนสที่ผลิตได้มีน้ำหนัก

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

โมเลกุล 79 กิโลดาลตัน มีพีเอชที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์ที่ 5.0 และคงตัวต่อพีเอชในช่วง 4.5-10.5 ผลผลิตที่ได้จากการย่อยเด็กซ์เตรนที่มีน้ำหนักโมเลกุล 170 กิโลดาลตัน ประกอบด้วย กลูโคส 38 เปอร์เซ็นต์ ไอโซมอลโตส 38 เปอร์เซ็นต์ และโอลิโกแซคคาไรด์ที่เป็นสาขาของเด็กซ์เตรน 24 เปอร์เซ็นต์

2.3.3.2 กลุ่มของแบคทีเรีย

แบคทีเรียที่มีรายงานการผลิตเอนไซม์ได้แก่ *Arthrobacter globiformis* (Sawai et al., 1976) และบางสายพันธุ์ของ *Flavobacterium Pseudomonas Actinomyces Lactobacillus Streptococcus* และ *Bacteroides* (Wynter et al., 1997)

Bailey and Clarke (1959) ศึกษาการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรเนสจาก *Lactobacillus bifidus* ในสูตรอาหารที่ประกอบด้วย เด็กซ์เตรน 15 กรัมต่อลิตร แบคโต-ทริปโตน (bacto-trytone) 1 กรัมต่อลิตร และบีสต์สีกัด 0.3 กรัมต่อลิตร ที่พีเอชเริ่มต้น 7.2 กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรเนสถูกตรวจพบภายหลังจากเลี้ยงไป 48 ชั่วโมง ผลของการใช้กลูโคสที่ความเข้มข้น 10 กรัมต่อลิตรเป็นแหล่งคาร์บอนแทนเด็กซ์เตรนพบว่า ไม่มีกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรเนสเกิดขึ้น

Zevenhuizen (1968) ศึกษาเอนไซม์เด็กซ์เตรเนสจาก *Bacillus megatherium* ในสูตรอาหารที่ประกอบด้วย เด็กซ์เตรน 1 เปอร์เซ็นต์ แอมโมเนียมซัลเฟต ($(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$) 0.5 เปอร์เซ็นต์ ไคโปแทสเซียมไฮโดรเจนฟอสเฟต (K_2HPO_4) 0.1 เปอร์เซ็นต์ แมกนีเซียมคลอไรด์ (MgCl) 0.02 เปอร์เซ็นต์ และแคลเซียมคาร์บอเนต (CaCO_3) 0.25 เปอร์เซ็นต์ จากการศึกษาลักษณะการย่อยของเอนไซม์เด็กซ์เตรเนสที่ผลิตขึ้น พบว่า เป็นชนิดเอกโซเด็กซ์เตรเนส เนื่องจากเอนไซม์เข้าย่อยพันธะ α -1,6 กลูโคซิดิก ทางด้านปลายสายของเด็กซ์เตรนที่ไม่มีหมู่อะมิโนอย่างเป็นระเบียบ ซึ่งผลิตผลหลักที่ได้จากการย่อย คือ กลูโคส

Sugiura et al. (1974) ศึกษาเอนไซม์เด็กซ์เตรเนสจาก *Brevibacterium fuscum* var. *dextranlyticum* พบว่า เอนไซม์มีค่าพีเอชที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์อยู่ที่ 7.0-7.5 และคงตัวต่อพีเอชในช่วง 5.0-11.0 ที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส นาน 12 ชั่วโมง กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรเนสถูกกระตุ้นโดยซีตเตอิน และอีดีทีเอ (EDTA) แต่ถูกยับยั้งโดย ไอโอดีน เมอร์คิวรีคลอไรด์ (HgCl_2) เอ็น-โบรโมซัคซินิไมด์ (N-bromosuccinimide) และคอปเปอร์ซัลเฟต (CuSO_4)

Staat and Schachtele (1975) ศึกษาการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรเนสจาก *Actinomyces israelii* ที่แยกได้จากคราบฟันของคน จากการศึกษา พบว่า แบคทีเรียชนิดนี้สามารถผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรเนสชนิดคอนสติติวทีฟเอนไซม์ (constitutive enzyme) โดยสามารถเจริญและผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรเนสได้เมื่อเจริญอยู่ในอาหารเลี้ยงเชื้อที่ใช้กลูโคสความเข้มข้น 1 เปอร์เซ็นต์เป็นแหล่งคาร์บอน แต่เอนไซม์เด็กซ์เตรเนสที่ผลิตขึ้นจากการใช้กลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอน ให้กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรเนสต่ำกว่าการใช้เด็กซ์เตรนเป็นตัวชักนำ

Kobayashi *et al.* (1983) ศึกษาเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส-II จาก *Flavobacterium* sp. M-73 ซึ่งทำให้บริสุทธิ์ด้วย 5 ขั้นตอน พบว่า เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสมีน้ำหนักโมเลกุล 114,000 คาลตัน มีค่าพีเอชและอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์ คือ 7 และ 35 องศาเซลเซียส ตามลำดับ มีความคงตัวต่อพีเอชในช่วง 6.5-12.0 ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส และคงตัวต่ออุณหภูมิที่ต่ำกว่า 35 องศาเซลเซียส นาน 10 นาที เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส-II มีความจำเพาะต่อพันธะ α -1,6 กลูโคซิดิก สามารถย่อยคลินิกเด็กซ์เตรน (clinical dextran) และเซฟลาเด็กเจล (sephadex gel) ได้ จากการวิเคราะห์ผลผลิตที่ได้จากการย่อยคลินิกเด็กซ์เตรน พบว่ามีกลูโคส 31 เปอร์เซ็นต์ และไอโซมอลโตส 63 เปอร์เซ็นต์

Muriyatmo *et al.* (1997) รายงานว่า *Streptococcus* sp. B1 สามารถผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสได้ในปริมาณสูง เมื่อเจริญอยู่ในอาหารที่ใช้เด็กซ์เตรน 1.0 เปอร์เซ็นต์เป็นแหล่งคาร์บอน ที่อุณหภูมิ 32 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 2 วัน กิจกรรมจำเพาะ (specific activity) ของเอนไซม์ก่อนการตกตะกอน คือ 1,532 หน่วยของเด็กซ์เตรนต่อมิลลิกรัมของโปรตีน (DU/mg protein) และกิจกรรมจำเพาะของเอนไซม์ภายหลังการตกตะกอนด้วยเอทานอลเย็น และทำให้บริสุทธิ์โดยใช้ single step preparative PAGE คือ 18,407 หน่วยของเด็กซ์เตรนต่อมิลลิกรัมของโปรตีน โดยเอนไซม์จะมีกิจกรรมสูงสุดที่พีเอช 5.5 และอุณหภูมิ 40-50 องศาเซลเซียส การเติมซูโครส กลูโคส และฟรักโตสลงในอาหารจะช่วยเพิ่มกิจกรรมของเอนไซม์

Wynter *et al.* (1997) ศึกษาเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจาก *Thermoanaerobacter* sp. พบว่า เอนไซม์ที่ผลิตขึ้นมีน้ำหนักโมเลกุล 140 กิโลคาลตัน มีค่าพีเอชและอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์ที่ 5.5 และ 80 องศาเซลเซียส ตามลำดับ เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสที่ผลิตขึ้นนั้นไม่มีการสูญเสียกิจกรรมของเอนไซม์เมื่อบ่มที่อุณหภูมิ 75 องศาเซลเซียส นาน 12 ชั่วโมง โดยเอนไซม์มีความคงตัวต่ออุณหภูมิสูงกว่าเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจาก *Chaetomium gracile* แต่เมื่อเปรียบเทียบกิจกรรมของเอนไซม์ที่ผลิตขึ้นในสถานะเดียวกัน พบว่า *Chaetomium gracile* ให้กิจกรรมของเอนไซม์ 2,750 หน่วยต่อมิลลิกรัมของโปรตีน ในขณะที่ *Thermoanaerobacter* sp. มีกิจกรรมของเอนไซม์ 10 หน่วยต่อมิลลิกรัมของโปรตีน

2.4 ปัจจัยที่มีผลต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส

2.4.1 แหล่งคาร์บอน

คาร์บอนเป็นธาตุที่มีความสำคัญในการสังเคราะห์เซลล์และสร้างพลังงาน ซึ่งปัจจัยที่มีอิทธิพลต่อการเลือกใช้แหล่งคาร์บอน คือ ผลผลิตที่ต้องการ ในการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส ซึ่งเป็นเอนไซม์ที่ต้องการการชักนำ พบว่า เด็กซ์เตรนเป็นแหล่งคาร์บอนที่มีอิทธิพลต่อการชักนำเอนไซม์

เด็กชแตรนเนส อย่างไรก็ตามก็ดี ความเข้มข้นของเด็กชแตรนและน้ำหนักริมเลกุลของเด็กชแตรนก็มีผลต่อการผลิตเอนไซม์เด็กชแตรนเนสของจุลินทรีย์

Yamaguchi and Gocho (1973) ศึกษาแหล่งคาร์บอนที่มีผลต่อการผลิตเอนไซม์เด็กชแตรนเนสของ *Brevibacterium fuscum* var. *dextranlyticum* พบว่า เด็กชแตรนเป็นแหล่งคาร์บอนที่ดีที่สุดสำหรับการผลิตเอนไซม์เด็กชแตรนเนส ในขณะที่แป้งให้กิจกรรมของเอนไซม์ 7 เปอร์เซ็นต์ กลูโคสให้กิจกรรมของเอนไซม์ 5 เปอร์เซ็นต์ ซูโครสให้กิจกรรมของเอนไซม์ 4 เปอร์เซ็นต์ มอลโตสให้กิจกรรมของเอนไซม์ 5 เปอร์เซ็นต์และฟรักโตสให้กิจกรรมของเอนไซม์ 2.5 เปอร์เซ็นต์

Madhu and Prabhu (1983) ศึกษาแหล่งคาร์บอนที่มีผลต่อการผลิตเอนไซม์เด็กชแตรนเนสจากการศึกษาพบว่า การผลิตเอนไซม์เด็กชแตรนเนสของ *Penicillium aculeatum* ต้องการการชักนำซึ่งเด็กชแตรนเป็นแหล่งคาร์บอนเพียงแหล่งเดียวที่สามารถกระตุ้นการผลิตเอนไซม์เด็กชแตรนเนสได้ เมื่อเพิ่มความเข้มข้นและน้ำหนักริมเลกุลของเด็กชแตรน พบว่า มีผลทำให้การผลิตเอนไซม์เด็กชแตรนเนสสูงขึ้น

Masry (1991) ทำการศึกษาแหล่งคาร์บอนที่มีผลต่อการผลิตเอนไซม์เด็กชแตรนเนสของ *Fusarium moniliforme* พบว่า เด็กชแตรนเป็นแหล่งคาร์บอนเพียงอย่างเดียวที่กระตุ้นการผลิตเอนไซม์เด็กชแตรนเนส เมื่อใช้กลูโคส ไซโลส ซูโครส มอลโตส ไอโซมอลโตส และไอโซมอลโตไดรอส เป็นแหล่งคาร์บอน จะไม่พบกิจกรรมของเอนไซม์เด็กชแตรนเนสเกิดขึ้น

Galvez-Mariscal and Lopez-Munguia (1991) ศึกษาแหล่งคาร์บอนที่มีผลชักนำการผลิตเอนไซม์เด็กชแตรนเนสของ *Paecilomyces lilacinus* โดยใช้เด็กชแตรนร่วมกับผลิตผลที่ได้จากการย่อยเด็กชแตรน (ไอโซมอลโตส) ที่เปอร์เซ็นต์ความเข้มข้นต่างๆ เป็นแหล่งคาร์บอนในการศึกษาพบว่า การใช้เด็กชแตรนเป็นแหล่งคาร์บอนเพียงชนิดเดียว สามารถชักนำให้ผลิตเอนไซม์เด็กชแตรนเนสได้ดีที่สุด ซึ่งการใช้เด็กชแตรนร่วมกับไอโซมอลโตส ทำให้กิจกรรมของเอนไซม์ลดลงตามความเข้มข้นของไอโซมอลโตสที่มากขึ้น

Jensen and Olsen (1996) ศึกษาแหล่งคาร์บอนที่มีผลต่อการผลิตเอนไซม์เด็กชแตรนเนสของ *Thermomyces lanuginosus* พบว่า เด็กชแตรนเป็นแหล่งคาร์บอนที่ดีที่สุด จากการเพิ่มน้ำหนักริมเลกุลของเด็กชแตรน ส่งผลให้กิจกรรมของเอนไซม์เด็กชแตรนเนสสูงขึ้น โดยเด็กชแตรนที่ 2000 ให้กิจกรรมของเอนไซม์เด็กชแตรนเนส 44 หน่วยต่อมิลลิลิตร เด็กชแตรน ที่ 10 ให้กิจกรรมของเอนไซม์ 36 หน่วยต่อมิลลิลิตร แป้งให้กิจกรรมของเอนไซม์ 37 หน่วยต่อมิลลิลิตร มอลโตสให้กิจกรรมของเอนไซม์ 11 หน่วยต่อมิลลิลิตร ซูโครสให้กิจกรรมของเอนไซม์ 5 หน่วยต่อมิลลิลิตร น้ำมันมะกอก (olive oil) ให้กิจกรรมของเอนไซม์ 6 หน่วยต่อมิลลิลิตร และกลูโคสให้กิจกรรมของเอนไซม์ 3 หน่วยต่อมิลลิลิตร

2.4.2 แหล่งไนโตรเจน

จุลินทรีย์แต่ละชนิดมีความสามารถในการใช้แหล่งไนโตรเจนได้ต่างกัน จุลินทรีย์บางชนิดสามารถเจริญและให้ผลผลิตสูงในอาหารที่ใช้ไนโตรเจนจากสารอินทรีย์ แต่บางชนิดสามารถใช้ไนโตรเจนจากสารอนินทรีย์ได้ดีกว่า ดังนั้นการเลือกใช้แหล่งไนโตรเจนจึงขึ้นอยู่กับความสามารถของจุลินทรีย์ในการใช้สารประกอบไนโตรเจน

Tsuchiya *et al.* (1952) ศึกษาแหล่งไนโตรเจนที่เหมาะสมต่อการเจริญ และการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของเชื้อราในสกุลของ *Penicillium* จากการศึกษาแหล่งไนโตรเจนชนิดต่างๆ ที่ระดับความเข้มข้นเดียวกัน พบว่า น้ำแช่ข้าวโพค และยีสต์สกัด เป็นแหล่งไนโตรเจนที่เหมาะสมที่สุด โดยให้กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสสูงกว่าการใช้ มอลต์สกัด (malt extract) และตับสกัด (liver extract) ประมาณ 20-25 เปอร์เซ็นต์

Fukumoto *et al.* (1971) ศึกษาแหล่งไนโตรเจนที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Penicillium luteum* จากแหล่งไนโตรเจนที่เป็นสารอินทรีย์ ได้แก่ เปปโติน น้ำแช่ข้าวโพค และยีสต์สกัด ส่วนแหล่งไนโตรเจนที่เป็นสารอนินทรีย์ ได้แก่ โซเดียมไนเตรท (NaNO_3) แอมโมเนียมซัลเฟต ($(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$) และแอมโมเนียมคลอไรด์ (NH_4Cl) พบว่า การใช้โซเดียมไนเตรท (NaNO_3) เป็นแหล่งไนโตรเจนที่ความเข้มข้น 0.2 เปอร์เซ็นต์ เหมาะสมที่สุดต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส

Yamaguchi and Gocho (1973) ทำการศึกษาผลของแหล่งไนโตรเจนที่เป็นสารอินทรีย์ และสารอนินทรีย์ที่มีต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Brevibacterium fuscum* var. *dextranlyticum* จากการศึกษาพบว่า พอลิเปปโตินที่ความเข้มข้น 1 เปอร์เซ็นต์ ให้กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสสูงที่สุด คือ 70 หน่วยต่อมิลลิลิตร รองลงมาคือ การใช้พอลิเปปโตินที่ความเข้มข้น 0.5 เปอร์เซ็นต์ ร่วมกับยีสต์สกัดที่ความเข้มข้น 0.5 เปอร์เซ็นต์ ให้กิจกรรมของเอนไซม์ 55 หน่วยต่อมิลลิลิตร การใช้เนื้อสกัด (meat extract) ที่ความเข้มข้น 2 เปอร์เซ็นต์ ให้กิจกรรมของเอนไซม์ 44.6 หน่วยต่อมิลลิลิตร การใช้น้ำแช่ข้าวโพคที่ความเข้มข้น 2 เปอร์เซ็นต์ ให้กิจกรรมของเอนไซม์ 19 เปอร์เซ็นต์ และการใช้โซเดียมไนเตรท (NaNO_3) ให้กิจกรรมของเอนไซม์ 15 หน่วยต่อมิลลิลิตร

Minakova and Preobrazhenskaya (1980) ศึกษาการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจาก *Penicillium purpurogenum* โดยใช้แหล่งไนโตรเจนที่แตกต่างกัน 3 แหล่ง ได้แก่ โซเดียมไนเตรท (NaNO_3) แอมโมเนียมซัลเฟต ($(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$) และแอมโมเนียมไนเตรท (NH_4NO_3) ที่ความเข้มข้น 0.23 เปอร์เซ็นต์ พบว่า ในอาหารที่มีโซเดียมไนเตรท (NaNO_3) ให้กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสสูงที่สุด คือ 300 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในขณะที่แอมโมเนียมซัลเฟต ($(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$) ให้กิจกรรมของเอนไซม์ 42 หน่วยต่อมิลลิลิตร และแอมโมเนียมไนเตรท (NH_4NO_3) ให้กิจกรรมของเอนไซม์ 83 หน่วยต่อมิลลิลิตร

Madhu and Prabhu (1983) ศึกษาแหล่งไนโตรเจนที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Penicillium aculeatum* โดยแหล่งไนโตรเจนที่ใช้ศึกษาได้แก่ โซเดียมไนเตรท (NaNO_3) แอมโมเนียมซัลเฟต ($(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$) แอมโมเนียมคลอไรด์ (NH_4Cl) เปปโตน และน้ำแช่ข้าวโพด พบว่า โซเดียมไนเตรท (NaNO_3) เป็นแหล่งไนโตรเจนที่เหมาะสมที่สุด

Masry (1991) ทำการศึกษาแหล่งไนโตรเจนที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Fusarium moniliforme* จากการศึกษาแหล่งไนโตรเจนที่แตกต่างกัน ได้แก่ แอมโมเนียมซัลเฟต ($(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$) แอมโมเนียมคลอไรด์ (NH_4Cl) แอมโมเนียมไนเตรท (NH_4NO_3) พอลิเปปโตน และน้ำแช่ข้าวโพด พบว่า การใช้แอมโมเนียมไนเตรท เป็นแหล่งไนโตรเจนที่ความเข้มข้น 0.159 กรัมต่อลิตร เหมาะสมที่สุดต่อการผลิตเอนไซม์

2.4.3 แหล่งฟอสเฟตและแร่ธาตุชนิดอื่นๆ

จุลินทรีย์ต้องการแร่ธาตุเพื่อใช้เป็นตัวเร่งปฏิกิริยาชีวเคมี เป็นส่วนประกอบของเอนไซม์ และเป็นองค์ประกอบบางอย่างของเซลล์ ซึ่งแร่ธาตุหลักที่สำคัญที่ต้องเติมในอาหารเลี้ยงเชื้อ ได้แก่ แมกนีเซียม (Mg) ฟอสเฟต (P) โพแทสเซียม (K) ซัลเฟอร์ (S) แคลเซียม (Ca) และคลอไรด์ (Cl) ส่วนแร่ธาตุรองที่จุลินทรีย์ต้องการในปริมาณที่เล็กน้อย ได้แก่ โคบอลต์ (Co) คอปเปอร์ (Cu) เหล็ก (Fe) แมงกานีส (Mn) และสังกะสี (Zn) (Stanbury *et al.*, 1995)

Yamaguchi and Gochi (1973) ศึกษาการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Brevibacterium fuscum* var. *dextranlyticum* ในสูตรอาหารที่ประกอบด้วยเด็กซ์เตรน 1 เปอร์เซ็นต์ พอลิเปปโตน 1 เปอร์เซ็นต์ แมกนีเซียมซัลเฟตเฮปตะไฮเดรต ($\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$) 0.1 เปอร์เซ็นต์ โพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟต (KH_2PO_4) 0.1 เปอร์เซ็นต์ ไดโพแทสเซียมไฮโดรเจนฟอสเฟต (K_2HPO_4) 0.1 เปอร์เซ็นต์ ยีสต์สกัด 5 เปอร์เซ็นต์ ให้กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส 170 หน่วยต่อมิลลิลิตร พบว่าเมื่อเสริมแหล่งคาร์บอนและแร่ธาตุ ซึ่งได้แก่ เอทานอล 2 เปอร์เซ็นต์ แมงกานีสซัลเฟตเฮกซะไฮเดรต ($\text{MnSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$) 0.005 เปอร์เซ็นต์ และแคลเซียมคลอไรด์ 0.002 เปอร์เซ็นต์ ให้กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสเพิ่มขึ้นเป็น 220 หน่วยต่อมิลลิลิตร

Minakova and Preobrazhenskaya (1980) เปรียบเทียบผลของการเสริมแร่ธาตุบางชนิดลงในสูตรอาหารที่มีต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Penicillium purpurogenum* พบว่า ในสูตรอาหารที่เสริมแร่ธาตุจำพวกเฟอร์รัสซัลเฟตเฮปตะไฮเดรต ($\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$) ซิงค์ซัลเฟตเฮปตะไฮเดรต ($\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$) แมงกานีสซัลเฟตเตตระไฮเดรต ($\text{MnSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$) และคอปเปอร์ซัลเฟตเพนตะไฮเดรต ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) ให้กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส 420 หน่วยต่อมิลลิลิตร ส่วนสูตรอาหารที่ไม่เสริมแร่ธาตุ ให้กิจกรรมของเอนไซม์ 300 หน่วยต่อมิลลิลิตร

Galvez-Mariscal and Lopez-Munguia (1991) ศึกษาสูตรอาหารที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Paecilomyces lilacinus* จากสูตรอาหาร 16 สูตร ที่มีการผันแปรความ

เข้มข้นของเด็กซ์เตรน ยีสต์สกัด แมกนีเซียมคลอไรด์ ($MgCl_2$) และแคลเซียมคลอไรด์ ($CaCl_2$) พบว่าสูตรอาหารที่เหมาะสมประกอบด้วย เด็กซ์เตรน 16 กรัมต่อลิตร ยีสต์สกัด 9.12 กรัมต่อลิตร แมกนีเซียมคลอไรด์ 0.25 กรัมต่อลิตร และแคลเซียมคลอไรด์ 0.4 กรัมต่อลิตร ที่พีเอช 5.8 อุณหภูมิ 28 องศาเซลเซียส ซึ่งพบว่าให้กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสสูงที่สุด คือ 42 หน่วยของเด็กซ์เตรนต่อมิลลิลิตร (UD/ml.)

Petronijevic *et al.* (1993) รายงานว่า สูตรอาหารที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Aspergillus ustus* ประกอบด้วย เด็กซ์เตรน 10 กรัม โซเดียมไนเตรท ($NaNO_3$) 4 กรัมต่อลิตร โดยเสริมโพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟต (KH_2PO_4) 0.5 กรัมต่อลิตร และแมกนีเซียมซัลเฟตโมโนไฮเดรต ($MgSO_4 \cdot H_2O$) 0.75 กรัมต่อลิตร ซึ่งให้กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส 520 หน่วยต่อมิลลิลิตร

2.4.4 พีเอชเริ่มต้นและอุณหภูมิ

จุลินทรีย์แต่ละชนิดสามารถเจริญและสร้างผลผลิตได้ที่พีเอชและอุณหภูมิแตกต่างกัน โดยทั่วไปเชื้อราสามารถเจริญได้ดีในช่วงพีเอชระหว่าง 3-6 และอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อการเจริญอยู่ระหว่าง 20-30 องศาเซลเซียส (Alexopoulos and Mins, 1992)

Tsuchiya *et al.* (1952) ศึกษาส่วนประกอบของอาหารและสภาวะที่เหมาะสมต่อการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส พบว่า *Penicillium lilacinum* NRRL 896 สามารถผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสได้สูงในอาหารที่ประกอบด้วย เด็กซ์เตรน 2 เปอร์เซ็นต์ น้ำแข็งขาวโพด 3 เปอร์เซ็นต์ และเกลือแร่ที่เหมาะสม ที่พีเอชเริ่มต้นของอาหาร 6.0 อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส โดยให้กิจกรรมของเอนไซม์ 280 หน่วยของเด็กซ์เตรนต่อมิลลิลิตร สำหรับ *Penicillium funiculosum* NRRL 1768 สามารถผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสได้สูงในอาหารที่ประกอบด้วย เด็กซ์เตรน 1 เปอร์เซ็นต์ น้ำแข็งขาวโพด 1 เปอร์เซ็นต์ และเกลือแร่ที่เหมาะสมที่พีเอชเริ่มต้นของอาหาร 5.0 อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส โดยให้กิจกรรมของเอนไซม์ 245 หน่วยของเด็กซ์เตรนต่อมิลลิลิตร

Fukumoto *et al.* (1971) ศึกษาการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Penicillium luteum* ในสูตรอาหารที่ประกอบด้วย เด็กซ์เตรน 2 เปอร์เซ็นต์ โซเดียมไนเตรท ($NaNO_3$) 0.3 เปอร์เซ็นต์ โพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟต (KH_2PO_4) 0.2 เปอร์เซ็นต์ และแมกนีเซียมซัลเฟตเฮปตะไฮเดรต ($MgSO_4 \cdot 7H_2O$) 0.05 เปอร์เซ็นต์ พบว่า เมื่อปรับสูตรอาหารดังกล่าวให้มีค่าพีเอชเท่ากับ 5.0 และเพาะเลี้ยงที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส มีผลทำให้กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสสูงที่สุด

Koenig and Day (1988) รายงานว่าปัจจัยที่สำคัญสำหรับการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Lipomyces starkeyi* คือ พีเอชเริ่มต้นและอุณหภูมิของการเพาะเลี้ยง จากการปรับพีเอชของอาหารให้อยู่ในช่วง 3.0-5.0 พบว่า มีกิจกรรมของเอนไซม์อยู่ระหว่าง 1,031-1,417 หน่วยสากลต่อกรัมของน้ำหนักแห้ง เมื่อปรับพีเอชของอาหารเป็น 2.5 พบว่า มีกิจกรรมของเอนไซม์ 218 หน่วย

สากลต่อกรัมของน้ำหนักแห้ง และที่พีเอชของอาหารเท่ากับ 6.0 พบว่าไม่มีกิจกรรมของเอนไซม์เกิดขึ้น ส่วนพีเอชที่เหมาะสมต่อการเจริญของ *L. starkeyi* อยู่ระหว่าง 25-30 องศาเซลเซียส การเพาะเลี้ยงที่อุณหภูมิสูงกว่า 33 องศาเซลเซียส จะไม่พบการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสเลย

Wynter *et al.* (1995) ศึกษาอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของจุลินทรีย์บางชนิด ในสูตรอาหารที่ประกอบด้วย เด็กซ์เตรน 20 กรัมต่อลิตร โพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟต (KH_2PO_4) 2 กรัมต่อลิตร แอมโมเนียมซัลเฟต $((NH_4)_2SO_4)$ 1 กรัมต่อลิตร และสารละลายเกลือฮัทเนอร์ (Hutner's salt solution) ที่พีเอช 6.5-7.0 พบว่า *Chaetomium gracile* *Chaetomium thermophilum* var. *coprophilum* ATCC 28076 *Pseudomonas mixta* ACM 733 และ *Cellvibrio mixtus* ACM 1666 สามารถเจริญและผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสได้สูงที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส ส่วน *Chaetomium luteum* ATCC 34113 และ *Chaetomium virescens* ATCC 32319 สามารถเจริญและผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสได้สูงที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส

2.5 ปัจจัยที่มีผลต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส

2.5.1 พีเอช

พีเอชมีผลต่อกิจกรรมของเอนไซม์ เนื่องจากทำให้เกิดการแตกไอออน (ionization) ของโปรโตโทรปิกกรุป (prototropic group) ที่อยู่ในบริเวณเร่งของเอนไซม์ มีผลทำให้เกิดการเปลี่ยนโครงสร้างสามมิติ ซึ่งจะนำไปสู่การเบี่ยงเบนในด้านการจับกับสับสเตรต นอกจากนี้พีเอชยังมีผลต่อการเกิดสารประกอบเชิงซ้อนของเอนไซม์-สับสเตรต (ES complex) และการแตกไอออนของสับสเตรตและโคแฟกเตอร์ นำไปสู่การจับกับเอนไซม์ที่เปลี่ยนไป ทางด้านความคงตัวของเอนไซม์พบว่า กรดแก่ หรือด่างแก่ มีผลทำให้โครงสร้างของโปรตีนในระดับปฐมภูมิ ทุติยภูมิ และตติยภูมิเปลี่ยนไป ซึ่งมีผลทำให้โครงสร้างของโปรตีนเสียสภาพ (Chaplin and Bucke, 1992) โดยทั่วไปเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสมีค่าพีเอชที่เหมาะสมต่อกิจกรรมอยู่ระหว่าง 5.0-6.5 และคงตัวต่อพีเอชในช่วง 3.0-12.0 ซึ่งผลของพีเอชที่มีต่อกิจกรรมและความคงตัวของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส แสดงในตารางที่ 2.2

ตารางที่ 2.2 แสดงผลของพีเอชที่มีต่อกิจกรรมและความคงตัวของเอนไซม์เด็กชเตรนเนสที่ได้จาก จุลินทรีย์

จุลินทรีย์	พีเอชที่เหมาะสม	ช่วงพีเอชที่คงตัว	อ้างอิง
<i>Actinomyces israelii</i>	6.3	5.6-7.0	Staat and Schachtele, 1975
<i>Aspergillus carneus</i>	5.0-5.5	4.5-9.0	Hiraoka <i>et al.</i> , 1972
<i>Brevibacterium fuscum</i> var. <i>dextranlyticum</i>	7.5	5.0-11.0	Sugiura <i>et al.</i> , 1974
<i>Chaetomium gracile</i>	5.5	5.5-11.0	Hattori <i>et al.</i> , 1981
<i>Flavobacterium</i> sp. M-73	7.0	6.5-12.0	Kobayashi <i>et al.</i> , 1983
<i>Fusarium</i> sp.	6.5	4.5-11.8	Shimizu <i>et al.</i> , 1998
<i>Fusarium moniliforme</i>	5.5	5.5-7.5	Simonson <i>et al.</i> , 1975
<i>Lipomyces starkeyi</i>	5.0	2.5-7.0	Koenig and Day, 1989
<i>Paecilomyces lilacinus</i>	4.5	-	Lee and Fox, 1985
<i>Penicillium funiculosum</i>	6.0	5.0-7.5	Sugiura and Ito, 1973
<i>Penicillium luteum</i>	5.0	3.5-7.5	Fukumoto <i>et al.</i> , 1971
<i>Penicillium purpurogenum</i>	5.5	6.5-7.0	Minakova and Preobrazhenskaya, 1980
<i>Penicillium roquefortii</i>	5.0	4.0-8.0	Hattori and Ishibashi, 1981
<i>Sporothrix schenckii</i> IP-29	5.0	4.5-10.5	Arnold <i>et al.</i> , 1998
<i>Streptomyces</i> sp. J-13-3	6.0	6.0-8.0	Okazaki <i>et al.</i> , 1992

2.5.2 อุณหภูมิ

อุณหภูมิเป็นปัจจัยที่มีผลต่อกิจกรรมของเอนไซม์ การเพิ่มอุณหภูมิมีผลทำให้อัตราเร็วของการเกิดปฏิกิริยาเพิ่มขึ้น เนื่องจากโมเลกุลของสับสเตรตมีพลังงานจลน์มากขึ้น ทำให้อัตราเร็วของการชนกันระหว่างเอนไซม์กับสับสเตรตสูงขึ้น จากการที่เอนไซม์เป็นสารประกอบเชิงซ้อนของโปรตีน และกิจกรรมของการเร่งปฏิกิริยาเกิดจากโครงรูปตติยภูมิเรียงตัวกันอย่างมีระเบียบในทิศทางที่จะต้องจับกับสับสเตรตบริเวณจับและบริเวณเร่งของปฏิกิริยา การเพิ่มอุณหภูมิจนสูงเกินไปมีผลทำให้สับสเตรตมีพลังงานจลน์สูงเกินไป โครงรูปตติยภูมิของเอนไซม์ซึ่งยึดกันด้วยพันธะที่มีแรงอ่อนเกิดการเสียหาย ทำให้เอนไซม์เสียสภาพหรือสูญเสียกิจกรรมไป (Chaplin and Bucke, 1992) โดยทั่วไปเอนไซม์เด็กชเตรนเนสมีอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์ในช่วง 35-50 องศาเซลเซียส และมีความคงตัวของเอนไซม์ที่ต่ำกว่า 55 องศาเซลเซียส ซึ่งผลของอุณหภูมิที่มีต่อกิจกรรมและความคงตัวของเอนไซม์เด็กชเตรนเนส แสดงในตารางที่ 2.3

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ 2.3 แสดงผลของอุณหภูมิที่มีต่อกิจกรรมและความคงตัวของเอนไซม์เด็กซ์เตรเนสที่ได้จากจุลินทรีย์

จุลินทรีย์	อุณหภูมิ(องศาเซลเซียส)		อ้างอิง
	เหมาะสม	ช่วงความคงตัว	
<i>Aspergillus carneus</i>	60	ต่ำกว่า 50	Hiraoka <i>et al.</i> , 1972
<i>Brevibacterium fuscum</i> var. <i>dextranlyticum</i>	37	ต่ำกว่า 50	Sugiura <i>et al.</i> , 1974
<i>Chaetomium gracile</i>	65	ต่ำกว่า 55	Hattori <i>et al.</i> , 1981
<i>Flavobacterium</i> sp. M-73	35	ต่ำกว่า 35	Kobayashi <i>et al.</i> , 1983
<i>Fusarium</i> sp.	35	ต่ำกว่า 45	Shimizu <i>et al.</i> , 1998
<i>Fusarium moniliforme</i>	55	ต่ำกว่า 55	Simonson <i>et al.</i> , 1975
<i>Lipomyces starkeyi</i>	55	ต่ำกว่า 40	Koenig and Day, 1989
<i>Paecilomyces lilacinus</i>	55	ต่ำกว่า 70	Lee and Fox, 1985
<i>Penicillium funiculosum</i>	55	ต่ำกว่า 45	Sugiura and Ito, 1973
<i>Penicillium luteum</i>	50	ต่ำกว่า 50	Fukumoto <i>et al.</i> , 1971
<i>Penicillium purpurogenum</i>	-	ต่ำกว่า 40	Minakova and Preobrazhenskaya, 1980
<i>Streptococcus mutans</i> K1-R	35	ต่ำกว่า 40	Pulkownik and Walker, 1977
<i>Streptomyces</i> sp. J-13-3	50	ต่ำกว่า 50	Okazaki <i>et al.</i> , 1992

2.5.3 อีออนของโลหะและเกลืออนินทรีย์บางชนิด

อีออนของโลหะและเกลืออนินทรีย์บางชนิดมีผลต่อการทำงานของเอนไซม์ บางชนิดอาจไปส่งเสริมกิจกรรมของเอนไซม์ในรูปของโคแฟกเตอร์ซึ่งช่วยให้เอนไซม์จับกับสับสเตรตได้ดีขึ้น หรือช่วยให้เอนไซม์อยู่ในรูปที่เหมาะสมแก่การเร่งปฏิกิริยา แต่อีออนของโลหะหนักและเกลืออนินทรีย์บางชนิดมีผลไปยับยั้งกิจกรรมของเอนไซม์ โดยทำให้เอนไซม์จับกับสับสเตรตได้ช้าลง หรือน้อยลง หรืออาจไปมีผลยับยั้งการเปลี่ยนแปลงของสารประกอบเชิงซ้อนเอนไซม์-สับสเตรตไปเป็นผลผลิต ซึ่งความสามารถในการส่งเสริมหรือยับยั้งกิจกรรมของเอนไซม์ขึ้นอยู่กับชนิดของเอนไซม์ (Chaplin and Bucke, 1992) สำหรับอีออนของโลหะและเกลืออนินทรีย์บางชนิดที่มีผลต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรเนส แสดงในตารางที่ 2.4

ตารางที่ 2.4 แสดงอิออนของโลหะและเกลืออนินทรีย์บางชนิดที่มีผลต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสที่ได้จากจุลินทรีย์

จุลินทรีย์	อิออนของโลหะและเกลืออนินทรีย์		อ้างอิง
	ผลส่งเสริม	ผลยับยั้ง	
<i>Actinomyces israelii</i>	-	Ag ⁻ , Hg ²⁺	Staat and Schachtele, 1975
<i>Aspergillus carneus</i>	-	Ag ⁻ , Cu ²⁺ , Fe ²⁺ , Hg ²⁺	Hiraoka <i>et al.</i> , 1972
<i>Brevibacterium fuscum</i> var. <i>dextranlyticum</i>	cysteine, EDTA	Iodine, Cu ²⁺ , Hg ²⁺ , NBS	Sugiura <i>et al.</i> , 1974
<i>Chaetomium gracile</i>	-	Cu ²⁺ , Fe ²⁺ , Hg ⁺	Hattori <i>et al.</i> , 1981
<i>Flavobacterium</i> sp. M-73	Ca ²⁺ , Mn ²⁺ , Mg ²⁺	Cu ²⁺ , Fe ²⁺ , Hg ²⁺ , Zn ⁺	Kobayachi <i>et al.</i> , 1983
<i>Fusarium</i> sp.	-	Ag ⁻ , Cu ²⁺ , Fe ³⁺ , Hg ²⁺ , NBS	Shimizu <i>et al.</i> , 1998
<i>Penicillium aculeatum</i>	-	Cu ²⁺ , Hg ²⁺ , Pb ²⁺	Madhu and Prabhu, 1983
<i>Penicillium funiculosum</i>	Co ²⁺ , Mn ²⁺ , Cu ²⁺	Iodine, Ag ⁺ , Cu ²⁺	Sugiura and Ito, 1973
<i>Sporothrix schenckii</i> IP-29	-	Cu ²⁺ , Hg ²⁺ , Pb ²⁺ , Zn ²⁺	Arnold <i>et al.</i> , 1998
<i>Streptomyces</i> sp. J-13-3	-	Hg ⁻ , Hg ²⁺ , p-CMB	Okazaki <i>et al.</i> , 1992

2.6 การนำเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสมาประยุกต์ใช้

2.6.1 ใช้ผลิตเด็กซ์เตรนที่ใช้ทางการแพทย์

ความสนใจในการนำเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสมาใช้ประโยชน์ เกิดขึ้นในช่วงสงครามโลกครั้งที่ 2 เมื่อเด็กซ์เตรนถูกนำมาใช้ เพิ่มปริมาตรน้ำเลือด (blood plasma extender) ในกรณีผู้ป่วยช็อคเนื่องจากเสียเลือด ซึ่งเด็กซ์เตรนที่ได้จากการสังเคราะห์โดย *Leuconostoc mesenteroides* มีคุณสมบัติคล้ายกับเด็กซ์เตรนที่นำมาใช้เพิ่มปริมาตรน้ำเลือด แต่มีขนาดใหญ่เกินกว่าที่จะใช้เพิ่มปริมาตรน้ำเลือด ดังนั้นจึงมีการศึกษาค้นคว้าเพื่อลดขนาดของเด็กซ์เตรนให้ได้ขนาดที่ต้องการ โดยใช้เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสมาย่อยเด็กซ์เตรนให้มีมวลโมเลกุลที่เหมาะสมที่จะใช้เพิ่มปริมาตรน้ำเลือด (Tsuchiya, 1952)

Kim *et al.* (1996) ได้ศึกษาการผลิตเด็กซ์เตรนที่ใช้ทางการแพทย์ โดยการเพาะเลี้ยง

Leuconostoc mesenteroides NRRL B-512FMC ร่วมกับ *Lipomyces starkeyi* ATCC 74054 ในสูตรเอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

อาหารที่มีส่วนผสมของน้ำตาลซูโครสและแป้ง โดย *L. mesenteroides* จะสร้างเอนไซม์เด็กซ์แทรนซูเครสออกมาเพื่อสังเคราะห์เด็กซ์แทรน ส่วน *L. starkeyi* จะผลิตเอนไซม์เด็กซ์แทรนเนสมาย่อยเด็กซ์แทรนที่เกิดขึ้นและผลิตเอนไซม์อะไมเลสออกมาย่อยแป้ง โอลิโกแซคคาไรด์ที่ได้จากการย่อยเด็กซ์แทรนและแป้ง จะถูกนำมาใช้เป็นวัตถุดิบในการสังเคราะห์เด็กซ์แทรนที่มีโมเลกุลเล็ก โดยเด็กซ์แทรนที่สังเคราะห์ขึ้นใหม่จะมีน้ำหนักโมเลกุลอยู่ระหว่าง 40-75 กิโลดาลตัน ซึ่งมีขนาดเหมาะสมสำหรับนำมาใช้ประโยชน์ทางการแพทย์ต่อไป

Kim *et al.* (1996) ปรับปรุงวิธีการในการผลิตเด็กซ์แทรนที่มีน้ำหนักโมเลกุลต่ำเพื่อใช้เพิ่มปริมาณน้ำตาล และใช้เพิ่มการไหลเวียนของเลือด โดยการเพาะเลี้ยง *Leuconostoc mesenteroides* (ATCC 10830) ร่วมกับ *Lipomyces starkeyi* (ATCC 74054) ที่ผ่านการกลายพันธุ์ ซึ่งสามารถผลิตเอนไซม์เด็กซ์แทรนเนสในลักษณะของคอนสติติวทีฟเอนไซม์ ในการเพาะเลี้ยงแบบผสมจะใช้หัวเชื้อของ *L. mesenteroides* ความเข้มข้น 1.2 เปอร์เซ็นต์ (ปริมาตรต่อปริมาตร) ร่วมกับ *L. starkeyi* ความเข้มข้น 0.3 เปอร์เซ็นต์ (ปริมาตรต่อปริมาตร) ที่พีเอชเริ่มต้น 5.2 อุณหภูมิ 28 องศาเซลเซียส ในสูตรอาหารที่ประกอบด้วยกลูโคส 20-30 เปอร์เซ็นต์ ทำการตรวจสอบโมเลกุลของเด็กซ์แทรนที่เกิดขึ้นโดยกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอน (electron microscopy) พบว่าเด็กซ์แทรนที่ผลิตขึ้นมีน้ำหนักโมเลกุล 5,000-10,000 ดาลตัน หลังจากนั้นแยกเด็กซ์แทรนที่มีน้ำหนักโมเลกุลต่างๆ ออกจากกันโดยใช้ gel permeation chromatography

2.6.2 ลดปัญหาการสะสมของคราบฟันซึ่งเป็นสาเหตุของฟันผุ

คราบฟันเกิดจากการสะสมของเด็กซ์แทรนที่สังเคราะห์ขึ้นจากน้ำตาลซูโครส โดยแบคทีเรียที่อยู่ภายในช่องปาก ซึ่งการสะสมของเด็กซ์แทรนที่ผิวฟันนั้นเป็นสาเหตุทำให้ฟันผุ ในปี 1966 Jordan and Keyes ได้ศึกษาการก่อตัวของคราบฟันในระดับห้องปฏิบัติการ โดยใช้ฟันสังเคราะห์จากการศึกษาพบว่า ปัจจัยหลักที่ทำให้เกิดการก่อตัวของคราบฟัน คือ น้ำตาลซูโครส ซึ่งจะถูกเปลี่ยนไปเป็นเด็กซ์แทรน (คราบฟันที่สะสม) โดยแบคทีเรียในช่องปาก วิธีการที่สามารถป้องกันการก่อตัวของคราบฟัน คือการใช้สารควบคุมการก่อตัวหรือใช้สารที่สามารถย่อยคราบฟันได้ ซึ่งสารชนิดหนึ่งที่สามารถย่อยคราบฟันที่อยู่บนฟันสังเคราะห์ได้ คือ เอนไซม์เด็กซ์แทรนเนส

Fitzgerald *et al.* (1968) ได้ทำการศึกษาผลของเอนไซม์เด็กซ์แทรนเนสต่อการกำจัดคราบฟัน โดยนำลวดสเตนเลสไปลอยบนอาหารที่ใช้เพาะเลี้ยงซึ่งเติมซูโครสเพื่อให้ *Streptococcus* เจริญและสร้างตะกอนที่คล้ายกับคราบฟันบนเส้นลวด นำเส้นลวดดังกล่าวไปแช่ในสารละลายเอนไซม์เด็กซ์แทรนเนสที่ได้จาก *Penicillium funiculosum* พบว่าเอนไซม์สามารถย่อยตะกอนที่คล้ายกับคราบฟันบนเส้นลวดได้

Fitzgerald *et al.* (1969) ได้ทำการศึกษาผลของเอนไซม์เด็กซ์แทรนเนสที่มีต่อคราบฟันของหนูแฮมเตอร์ โดยการเพาะเลี้ยง *Streptococcus* sp. E-49 ที่ฟันของหนู หลังจากนั้นให้หนูกิน

อาหารที่มีส่วนผสมของกลูโคส 56 เปอร์เซ็นต์ โดยหนูชุดทดลอง จะให้คิมน้ำที่มีส่วนผสมของ เอนไซม์เด็กชเตรนเนสของ *Penicillium funiculosum* ที่ความเข้มข้น 80 หน่วยต่อมิลลิกรัม ทุกๆ วัน ส่วนหนูชุดควบคุม จะให้คิมน้ำธรรมดา จากการทดลองพบว่า ในหนูชุดทดลองแทบจะไม่พบ คราบฟันเกิดขึ้นเลยเมื่อเปรียบเทียบกับหนูชุดควบคุม เมื่อศึกษาการเจริญของ *Streptococcus* sp. E-49 ในหนูทั้ง 2 ชุด พบว่า ไม่มีความแตกต่างกันทางด้านการเจริญ แสดงให้เห็นว่า เอนไซม์เด็กชเตรนเนสไม่มีผลต่อการเจริญของแบคทีเรีย แต่มีผลต่อคราบฟันที่เกิดขึ้น

Okada *et al.* (1992) ศึกษาเอนโคเด็กชเตรนเนสที่ผลิตจาก *Arthrobacter globiformis* ในการย่อยสลายมิวเดน (mutan) ซึ่งเป็นกลูแคนที่สะสมเป็นคราบฟัน ที่สังเคราะห์จากน้ำตาล ซูโครสโดย *Streptococcus mutans* จากการทดลองพบว่า หากใช้เอนโคเด็กชเตรนเนสปริมาณ 1 หน่วย ที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส พีเอช 6.0 หรือใช้เอนโคเด็กชเตรนเนสปริมาณ 0.3 หน่วย ร่วมกับเอนไซม์อัลฟา-อะไมเลส จาก *Bacillus licheniformis* ปริมาณ 0.7 หน่วย สามารถขจัดคราบ ฟันหรือใช้ป้องกันการก่อตัวของคราบฟัน ดังนั้นจึงแนะนำให้ใช้เอนไซม์เด็กชเตรนเนสเป็นส่วน ผสมของยาสีฟัน น้ำยาบ้วนปาก สารทำความสะอาดฟันปลอม ยาม หมากรฝรั่งและลูกกวาดทำ ความสะอาดปาก

2.6.3 แก้ปัญหาการผลิตน้ำตาลในอุตสาหกรรมการผลิตน้ำตาล

การปนเปื้อนของจุลินทรีย์ในขณะที่เกี่ยวข้องอ้อยจะมีผลกระทบต่อคุณภาพของน้ำอ้อยที่ ได้ โดยเฉพาะจุลินทรีย์ที่สามารถสังเคราะห์เด็กชเตรนจะทำให้ น้ำอ้อยมีความหนืดและเป็นการชัก นำให้จุลินทรีย์ชนิดอื่นๆ ปนเปื้อนมากขึ้น น้ำอ้อยเหล่านี้เมื่อเข้าสู่โรงงานจะทำให้เกิดความยุ่ง ยากในกระบวนการผลิตน้ำตาล เนื่องจากเด็กชเตรนที่ปนเปื้อนอยู่ในน้ำอ้อยมีลักษณะเป็นเมือก เหนียว จะไปเคลือบตามท่อขนส่งน้ำตาลหรือเครื่องมือที่เกี่ยวข้องกับการผลิต ส่งผลให้ประสิทธิ ภาพในการผลิตต่ำลง นอกจากนี้เด็กชเตรนยังไปขัดขวางการเกิดผลึกและความใสของผลึกน้ำตาล ทำให้น้ำตาลที่ได้จากกระบวนการผลิตมีคุณภาพต่ำ (Clarke, 1997)

Kapseu *et al.* (1993) รายงานว่าการปนเปื้อนของเด็กชเตรน เป็นสาเหตุหนึ่งที่ทำให้เกิด การสูญเสียผลผลิตในกระบวนการผลิตน้ำตาล โดยการปนเปื้อนของเด็กชเตรนจะเพิ่มสูงขึ้นในขั้น ตอนการพรีไลมิ่ง (preliming) ของการผลิตน้ำตาล ซึ่งวิธีการที่นิยมมากในการกำจัดเด็กชเตรน คือการใช้เอนไซม์เด็กชเตรนเนส แต่วิธีการที่ดีที่สุดในการป้องกันการปนเปื้อนของเด็กชเตรน คือ การรักษาความสะอาดในขั้นตอนต่างๆ ของการผลิตน้ำตาล และควรมีสุนัขพยาบาลของโรงงานที่ดี

Sumarno (1994) รายงานการใช้เอนไซม์เด็กชเตรนเนสของโรงงาน Cepiring suger ใน ประเทศอินโดนีเซีย พบว่า การเติมเอนไซม์เด็กชเตรนเนสที่มีกิจกรรมจำเพาะ (specific activity) 48 หน่วยของเด็กชเตรนต่อกรัม ในปริมาณ 6 กรัมต่อตัน ลงในน้ำผลไม้ที่เป็นวัตถุดิบ อุณหภูมิ 50

องศาเซลเซียส เป็นเวลา 20 นาที สามารถลดปริมาณของเด็กซ์เตรนได้ 34-68 เปอร์เซ็นต์ และทำให้ความหนืดลดลง 9-27 เปอร์เซ็นต์

Kubik *et al.* (1994) ได้ทำการศึกษาผลของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสต่อการลดความหนืดของน้ำผลไม้ที่ใช้เป็นวัตถุดิบในการผลิตน้ำตาล โดยเติมเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสที่ได้จาก *Penicillium funiculosum* ลงในน้ำผลไม้ที่มีการปนเปื้อนของเด็กซ์เตรนในระดับความเข้มข้น 5,000 พีพีเอ็ม (p.p.m.) โดยเติมเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส 10 หน่วย ที่อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส สามารถทำให้ความหนืดของน้ำผลไม้ลดลงจาก 4.3 เซนติพอยท์ (cP) เหลือเพียง 2.0 เซนติพอยท์ภายในเวลา 30 นาที

Sumarno (1997) รายงานการใช้เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสในการย่อยเด็กซ์เตรน เพื่อแก้ปัญหาคความยุ่งยากในกระบวนการผลิตน้ำตาล โดยใช้เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส NOVO DN 30 KL 1006 ที่ความเข้มข้น 5 กรัมต่อตัน หรือ 150 หน่วยของเด็กซ์เตรนต่อลิตร (DU/l) ที่พีเอช 5.3-5.4 อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส พบว่าสามารถย่อยเด็กซ์เตรนที่ปนเปื้อนอยู่ได้ 99.8 เปอร์เซ็นต์ ภายในเวลา 20 นาที

Clarke *et al.* (1997) ทดลองใช้เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Chaetomium gracile* ในโรงงานผลิตน้ำตาล 2 แห่งที่หลุยส์เซียนา ซึ่งมีรายงานการปนเปื้อนเด็กซ์เตรนในปริมาณสูง โดยโรงงานแห่งแรกจะเติมเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสในน้ำผลไม้ก่อนการเติมไลม์ (lime) ที่ความเข้มข้น 6 กรัมต่อลิตร ส่วนโรงงานที่ 2 จะเติมเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสในช่วงการตกผลึกน้ำตาล ที่ความเข้มข้น 6 กรัมต่อลิตร ทำการตรวจสอบโดยวิธีเฮซ (haze test) พบว่า โรงงานแห่งแรกมีการสูญเสียน้ำตาลลดลงจาก 2000 mau (milliabsorbance units) ไปเป็น 300-400 mau และในโรงงานที่ 2 มีการสูญเสียน้ำตาลลดลงจาก 1500 mau ไปเป็น 400 mau

บทที่ 3

การดำเนินงานวิจัย

3.1 อุปกรณ์และสารเคมี

3.1.1 สารเคมี

	บริษัทผู้ผลิต
-เด็กซ์เตรน (น้ำหนักโมเลกุล 5,000,000-40,000,000 คาลตัน)	SIGMA
-เด็กซ์เตรน (น้ำหนักโมเลกุล 188,000 คาลตัน)	SIGMA
-ยีสต์สกัด (yeast extract)	DIFCO
-เปปโตน	DIFCO
-น้ำแช่ข้าวโพด (corn steep liquor)	MERCK
-โซเดียมไนเตรท (NaNO_3)	MERCK
-แอมโมเนียมซัลเฟต ($(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$)	MERCK
-แอมโมเนียมคลอไรด์ (NH_4Cl)	MERCK
-โพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟต (KH_2PO_4)	BAKER
-โพแทสเซียมคลอไรด์ (KCl)	MERCK
-แมกนีเซียมซัลเฟตเฮปตะไฮเดรต ($\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$)	BAKER
-โพเตโตเด็กซ์โตรสอการ์ (Potato Dextrose Agar, PDA)	DIFCO
-กลูโคส (D(+)-Glucose Anhydrous)	-
-ซูโครส	-
-มอลโตส	MERCK
-ฟรักโตส	SIGMA
-อะราบิโนส	SIGMA
-ไอโซมอลโตส (isomaltose)	SIGMA
-ไอโซมอลโตไตรโอส (isomaltotriose)	SIGMA
-คอปเปอร์ซัลเฟตเพนตะไฮเดรต ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$)	MERCK
-เฟอร์รัสซัลเฟต (FeSO_4)	SEELZA-HANNOVER
-ซิงค์ซัลเฟต (ZnSO_4)	MERCK
-เมอร์คิวริกคลอไรด์ (HgCl_2)	MERCK
-เลดอะซิเตต ($\text{Pb}(\text{AcO})_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$)	MERCK

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

	บริษัทผู้ผลิต
-นิกเกิลซัลเฟตเฮกซะไฮเดรต ($\text{NiSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$)	MERCK
-โคบอลต์คลอไรด์ (CoCl_2)	MERCK
-แคลเซียมคลอไรด์ (CaCl_2)	MERCK
-โซเดียมคลอไรด์ (NaCl)	MERCK
-แมกนีเซียมคลอไรด์ (MgCl_2)	MERCK
-แมงกานีสคลอไรด์ (MnCl_2)	MERCK
-ซิงค์คลอไรด์ (ZnCl_2)	MERCK
-ซิลเวอร์ไนเตรท (AgNO_3)	MERCK
-โซเดียมโพแทสเซียมคาร์เตรต เติตระไฮเดรต ($\text{COOK}(\text{CHOH})_2\text{COONa} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$)	MERCK
-ไดโซเดียมซัลเฟตแอนไฮดรัส (Na_2SO_4)	CARLO ERBA
-ไดเบตริกโซเดียมฟอสเฟต (Na_2HPO_4)	MERCK
-แอมโมเนียมโมลิบเดต ($(\text{NH}_4)_6\text{Mo}_7\text{O}_{24} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$)	MERCK
-ไดโซเดียมอาร์ซีเนต ($\text{Na}_2\text{HAsO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$)	MERCK
-โซเดียมคาร์บอเนต (Na_2CO_3)	MERCK
-โฟลีน (Folin-Ciocalteu)	SIGMA
-อัลบูมิน (bovine serum albumin)	MERCK
-เอทิลอะซิเตต (ethyl-acetate)	MERCK
-ไพรีดีน (pyridine)	MERCK
-โซเดียมไรโอซัลเฟต ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$)	MERCK
-เมทานอล (methanol)	SIGMA
-อะซีโตน (actone)	SIGMA
-ไกลซีน (glycine)	MERCK
-กรดไฮโดรคลอริก (HCl)	LAB SCAN
-โซเดียมไฮดรอกไซด์ (NaOH)	SIGMA
-กรดซिटริก ($\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_7 \cdot \text{H}_2\text{O}$)	CARLO EBRA
-กรดซัลฟิวริก	CARLO EBRA
-ฟีนอล	MERCK
-ทวิน 80 (Tween 80)	MERCK

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

3.1.2 อุปกรณ์

	บริษัทผู้ผลิต
-เครื่องเขย่าควบคุมอุณหภูมิ	SCIENTIFIC PROMOTION CO. รุ่น innova 4230
-เครื่องวัดค่าดูดกลืนแสง	SHIMADZU รุ่น UV-1601
-เครื่องวัดความเป็นกรด-ด่าง	DENVER INSTRUMENT รุ่น 215
-เครื่องปั่นเหวี่ยงควบคุมอุณหภูมิ	HERMEL รุ่น Z 283 K
-อ่างน้ำควบคุมอุณหภูมิ	MEMMERT รุ่น D 94426
-หม้อนึ่งอัดไอ	HIRAYAMA รุ่น HV-50
-ตู้อบ	MEMMERT รุ่น 600
-ตู้แช่แข็ง	ISSCO รุ่น BVT 123
-ถังหมักขนาด 5 ลิตร และชุดควบคุม สภาวะ	B. BRAUN BIOTECH INTERNATIONAL รุ่น BIOSTRAT-B
-กล้องจุลทรรศน์	OLYMPUS OPTICAL รุ่น CHS
-เครื่องชั่ง 3 ตำแหน่ง	METTLER TOLEDO รุ่น PG 5002
-เครื่องชั่ง 4 ตำแหน่ง	METTLER TOLEDO รุ่น AG 204
-โถดูดความชื้น	WERTHEIM รุ่น GL-32
-เครื่องผสมหลอดทดลอง	SCIENTIFIC INDUSTRIES INC. รุ่น G-560E
-ชุดกรองมิลลิพอร์	GELMAN SCIENCES
-ไมโครปีเปตต์	GILSON
-เครื่องแก้วต่างๆ	PYREX

3.1.3 เชื้อจุลินทรีย์

Penicillium pinophilum TISTR 3386 ได้รับมาจากสถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย ถูกเก็บไว้ที่อุณหภูมิ 4-10 องศาเซลเซียสบนอาหารเลี้ยงเชื้อพีดีเอ (PDA) ทำการถ่ายเชื้อทุกๆ 3 เดือน

3.2 วิธีการวิจัย

3.2.1 สปอร์แขวนลอยของเชื้อรา *Penicillium pinophilum* TISTR 3386

ถ่ายสปอร์ของเชื้อรา *Penicillium pinophilum* TISTR 3386 ที่เจริญอยู่บนอาหารผิวเลี้ยงพีดีเอ (PDA) มาเลี้ยงในฟลาस्कขนาด 250 มิลลิลิตร ที่บรรจุอาหารเลี้ยงเชื้อพีดีเอ ปริมาตร 50 มิลลิลิตร บ่มที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 10 วัน จากนั้นถ่ายสปอร์จากฟลาस्कด้วยสารละลายยวีน 80 เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ที่มีความเข้มข้น 0.05 เปอร์เซ็นต์ ซึ่งผ่านการฆ่าเชื้อแล้ว ทำการกรองเส้นใยออกโดยผ่านสำลีบนกรวยแก้วที่ฆ่าเชื้อแล้ว นับจำนวนสปอร์ด้วยฮีมาไซโตมิเตอร์ (Haemocytometer) สารละลายสปอร์แขวนลอยนี้จะใช้เป็นเชื้อเริ่มต้นในการศึกษาการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสในระดับพลาสติกแข็งต่อไป

3.2.2 การศึกษาปัจจัยที่มีผลต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสในระดับพลาสติกแข็ง

การศึกษาการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสในระดับพลาสติกแข็งจะใช้สูตรอาหารที่ดัดแปลงมาจาก Sherief *et al.* (1991) ดังแสดงในภาคผนวก ก2 สำหรับการศึกษาปัจจัยที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส เมื่อเตรียมอาหารเลี้ยงเชื้อที่ใช้ในแต่ละการทดลองเรียบร้อยแล้ว นำอาหารเหลวปริมาตร 60 มิลลิลิตร บรรจุลงในพลาสติกหุ้มปริมาตร 250 มิลลิลิตร ปิดด้วยจุกสำลี นำอาหารทั้งหมดไปนึ่งฆ่าเชื้อด้วยหม้อนึ่งอัดไอที่อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส ความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว นาน 15 นาที เมื่ออาหารเลี้ยงเชื้อเย็นแล้ว จึงเติมสารละลายสปอร์แขวนลอยที่เตรียมจากข้อ 3.2.1 ในแต่ละพลาสติกจะปรับให้มีจำนวนสปอร์เริ่มต้นเท่ากับ 1.6×10^6 สปอร์ต่อมิลลิลิตรของอาหาร โดยแต่ละการทดลองจะทำ 5 ซ้ำ

3.2.2.1 ศึกษาความเข้มข้นของเด็กซ์เตรน

เตรียมอาหารเลี้ยงเชื้อตามสูตรที่ได้แสดงในภาคผนวก ก2 สำหรับความเข้มข้นของแหล่งคาร์บอน ใช้เด็กซ์เตรนที่มีความเข้มข้นต่างๆ กัน ดังนี้ คือ 5.0 7.5 10.0 12.5 และ 20.0 กรัมต่อลิตร ตามลำดับ หลังจากใส่สารละลายสปอร์แล้ว นำพลาสติกทั้งหมดไปบ่มที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส บนเครื่องเขย่าที่ความเร็ว 200 รอบต่อนาที ทำการเก็บตัวอย่างทุกวัน เป็นเวลานาน 5 วัน วัดพีเอช วิเคราะห์กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส น้ำตาลรีดิวซ์ และน้ำหนักรวมแห้ง

3.2.2.2 ศึกษาแหล่งไนโตรเจน

เตรียมอาหารเลี้ยงเชื้อที่ให้ผลผลิตของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสสูงที่สุดจากข้อ 3.2.2.1 มาเติมแหล่งไนโตรเจนต่างๆ คือ บิสต์สก็ด เปปโตน น้ำแซ่ข้าวโพด โซเดียมไนเตรท แอมโมเนียมซัลเฟต และแอมโมเนียมคลอไรด์ ตามลำดับ โดยใช้ที่ความเข้มข้น 3.0 กรัมต่อลิตร หลังจากใส่สารละลายสปอร์แล้ว นำพลาสติกทั้งหมดไปบ่มที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส บนเครื่องเขย่าที่ความเร็ว 200 รอบต่อนาที ทำการเก็บตัวอย่างทุกวัน เป็นเวลานาน 5 วัน วัดพีเอช วิเคราะห์กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส น้ำตาลรีดิวซ์ และน้ำหนักรวมแห้ง

3.2.2.3 ศึกษาความเข้มข้นของโพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟต

เตรียมอาหารเลี้ยงเชื้อที่ให้ผลผลิตของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสสูงที่สุดจากข้อ 3.2.2.2 โดยเติมโพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟต ที่ความเข้มข้นต่างๆ คือ 0.75 1.00 1.50 และ 2.00 กรัมต่อลิตร ตามลำดับ หลังจากใส่สารละลายสปอร์แล้ว นำพลาสติกทั้งหมดไปบ่มที่อุณหภูมิ 30 องศา

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

เซลล์เซียส บนเครื่องเย้าที่ความเร็ว 200 รอบต่อนาที ทำการเก็บตัวอย่างทุกวัน เป็นเวลานาน 5 วัน วัดพีเอช วิเคราะห์กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส น้ำตาลรีดิวิซ์ และน้ำหนักรีดแห้ง

3.2.2.4 ศึกษาพีเอชเริ่มต้น

เตรียมอาหารเลี้ยงเชื้อที่ให้ผลผลิตของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสสูงที่สุดจากข้อ 3.2.2.3 มาปรับพีเอชให้เป็น 4.0 5.0 6.0 7.0 และ 8.0 ตามลำดับ ด้วยสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ (NaOH) ความเข้มข้น 1.0 โมลาร์ และสารละลายกรดไฮโดรคลอริก (HCl) ความเข้มข้น 1.0 โมลาร์ หลังจากใส่สารละลายสปอร์แล้ว นำฟลาस्कทั้งหมดไปบ่มที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส บนเครื่องเย้าที่ความเร็ว 200 รอบต่อนาที ทำการเก็บตัวอย่างทุกวัน เป็นเวลานาน 5 วัน วัดพีเอช วิเคราะห์กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส น้ำตาลรีดิวิซ์ และน้ำหนักรีดแห้ง

3.2.2.5 ศึกษาอุณหภูมิ

เมื่อทราบพีเอชเริ่มต้นที่เหมาะสมของอาหารเลี้ยงเชื้อที่ให้ผลผลิตของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสสูงที่สุดจากข้อ 3.2.2.4 จึงทำการศึกษาอุณหภูมิที่เหมาะสม โดยนำอาหารสูตรดังกล่าวมาเติมสารละลายสปอร์ นำฟลาस्कทั้งหมดไปบ่มที่อุณหภูมิ 30 40 50 และ 60 องศาเซลเซียส ตามลำดับ บนเครื่องเย้าที่ความเร็ว 200 รอบต่อนาที ทำการเก็บตัวอย่างทุกวัน เป็นเวลานาน 5 วัน วัดพีเอช วิเคราะห์กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส น้ำตาลรีดิวิซ์ และน้ำหนักรีดแห้ง

3.2.3 การศึกษาผลของโลหะต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส

นำสูตรอาหารที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสตามข้อ 3.2.2.4 มาเติมโลหะคือ แคลเมียมคลอไรด์ ซิงค์ซัลเฟต เฟอร์รัสซัลเฟต แมงกานีสคลอไรด์ และเลดอะซิเตต ตามลำดับ โดยใช้ที่ความเข้มข้น 2.0 กรัมต่อลิตร หลังจากใส่สารละลายสปอร์แล้ว นำฟลาस्कทั้งหมดไปบ่มที่อุณหภูมิตามข้อ 3.2.2.5 บนเครื่องเย้าที่ความเร็ว 200 รอบต่อนาที เก็บตัวอย่างทุกวัน เป็นเวลานาน 5 วัน วัดพีเอช วิเคราะห์กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส น้ำตาลรีดิวิซ์ และน้ำหนักรีดแห้ง

3.2.4 การศึกษาผลของน้ำตาลบางชนิดที่มีต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส

3.2.4.1 การใช้น้ำตาลบางชนิดเป็นแหล่งคาร์บอน

นำสูตรอาหารที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสตามข้อ 3.2.2.4 มาศึกษาผลของน้ำตาลชนิดต่างๆ ที่มีต่อการผลิตเอนไซม์ น้ำตาลที่ใช้ ได้แก่ กลูโคส ซูโครส มอลโตส ฟรักโตส และอะราบิโนส โดยใช้ที่ความเข้มข้น 10.0 กรัมต่อลิตรเป็นแหล่งคาร์บอนแทนการใช้เด็กซ์เตรนในสูตรอาหาร หลังจากใส่สารละลายสปอร์แล้ว นำฟลาस्कทั้งหมดไปบ่มที่อุณหภูมิที่เหมาะสมตามข้อ 3.2.2.5 บนเครื่องเย้าที่ความเร็ว 200 รอบต่อนาที ทำการเก็บตัวอย่างทุกวัน

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

เป็นเวลานาน 5 วัน เปรียบเทียบผลการทดลองที่ได้กับการใช้เด็กขเตรนเป็นแหล่งคาร์บอน โดย การวัดพีเอช วิเคราะห์กิจกรรมของเอนไซม์เด็กขเตรนเนส น้ำตาลทั้งหมด และน้ำหนักรวม

3.2.4.2 การใช้น้ำตาลบางชนิดร่วมกับเด็กขเตรน

นำสูตรอาหารที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กขเตรนเนสตามข้อ 3.2.2.4 มาศึกษาผล ของการใช้น้ำตาลชนิดต่างๆ ร่วมกับเด็กขเตรน น้ำตาลที่ใช้ ได้แก่ กลูโคส ซูโครส มอลโตส ฟรักโตส และอะราบิโนส โดยใช้ที่ความเข้มข้น 2.0 กรัมต่อลิตรร่วมกับเด็กขเตรนที่ความเข้มข้น 7.5 กรัมต่อลิตร หลังจากใส่สารละลายสปอร์แล้ว นำฟลาสก์ทั้งหมดไปบ่มที่อุณหภูมิที่เหมาะสม ตามข้อ 3.2.2.5 บนเครื่องเขย่าที่ความเร็ว 200 รอบต่อนาที ทำการเก็บตัวอย่างทุกวัน เป็นเวลา นาน 5 วัน วัดพีเอช วิเคราะห์กิจกรรมของเอนไซม์เด็กขเตรนเนส น้ำตาลรีดิวิซ์ น้ำตาลทั้งหมด และน้ำหนักรวม

3.2.4.3 การใช้น้ำตาลกลูโคสที่ความเข้มข้นต่างๆ ร่วมกับเด็กขเตรน

นำสูตรอาหารที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กขเตรนเนสตามข้อ 3.2.2.4 มาศึกษาผล ของน้ำตาลกลูโคสต่อการผลิตเอนไซม์เด็กขเตรนเนส โดยใช้กลูโคสที่ความเข้มข้นต่างๆ ดังนี้ คือ 1.0 2.0 5.0 และ 10.0 กรัมต่อลิตรร่วมกับเด็กขเตรนที่ความเข้มข้น 7.5 กรัมต่อลิตร ตามลำดับ หลังจากใส่สารละลายสปอร์แล้ว นำฟลาสก์ทั้งหมดไปบ่มที่อุณหภูมิที่เหมาะสมตามข้อ 3.2.2.5 บนเครื่องเขย่าที่ความเร็ว 200 รอบต่อนาที ทำการเก็บตัวอย่างทุกวัน เป็นเวลานาน 5 วัน วัดพีเอช วิเคราะห์กิจกรรมของเอนไซม์เด็กขเตรนเนส น้ำตาลรีดิวิซ์ และน้ำหนักรวม

3.2.5 การศึกษาการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กขเตรนเนสในระดับฟลาสก์เขย่าและใน ระดับถังหมักแบบแบตช์ (batch culture)

ในระดับฟลาสก์ เตรียมสูตรอาหารที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กขเตรนเนสตามข้อ 3.2.2.4 ปริมาตร 60 มิลลิลิตร ลงในฟลาสก์หลุมปริมาตร 250 มิลลิลิตร หลังจากฆ่าเชื้อที่อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส ความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว นาน 15 นาที จึงเติมสารละลายของสปอร์ แขนงลอยให้มีความเข้มข้น 1.6×10^6 สปอร์ต่อมิลลิลิตรของอาหารเลี้ยงเชื้อ นำไปบ่มที่อุณหภูมิที่ เหมาะสมตามข้อ 3.2.2.5 บนเครื่องเขย่าที่ความเร็ว 200 รอบต่อนาที ส่วนในระดับถังหมัก เตรียมอาหารปริมาตร 3 ลิตร ลงในถังหมักปริมาตร 5 ลิตร หลังจากฆ่าเชื้อที่อุณหภูมิ 121 องศา เซลเซียส ความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว นาน 45 นาที จึงเติมสารละลายของสปอร์แขวนลอยให้ มี ความเข้มข้น 1.6×10^6 สปอร์ต่อมิลลิลิตรของอาหารเลี้ยงเชื้อ นำไปบ่มที่อุณหภูมิที่เหมาะสมตาม ข้อ 3.2.2.5 ที่อัตราการให้อากาศ 1.0 ปริมาตรอากาศต่อปริมาตรอาหารต่อนาที (vvm) และที่อัตรา เร็วของการกวน 400 รอบต่อนาที ทำการเก็บตัวอย่างในช่วงเวลาต่างๆ ดังนี้ คือ วันที่ 0-2 เก็บ ตัวอย่างทุกๆ 3 ชั่วโมง วันที่ 3-9 เก็บตัวอย่างทุก 12 ชั่วโมง วัดพีเอช วิเคราะห์กิจกรรมของ

เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส น้ำตาลทั้งหมด และน้ำหนักแห้ง

3.2.6 การศึกษาสมบัติบางประการของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส

3.2.6.1 การเตรียมตัวอย่างสารละลายเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส

นำน้ำหนักจากการหมักในระดับพลาสติกเขย่าปริมาตร 2000 มิลลิลิตร ซึ่งเก็บในวันที่ให้กิจกรรมสูงสุดมากรองเอาเซลล์ออก นำส่วนของน้ำใสมาตกตะกอนด้วยเกลือแอมโมเนียมซัลเฟตที่เปอร์เซ็นต์อิ่มตัวต่างๆ กัน ดังนี้คือ 0-40 40-60 และ 60-80 ตามลำดับ (ปริมาณเกลือแอมโมเนียมซัลเฟตที่ใช้ในการตกตะกอนแสดงในตารางที่ 1) โดยตกตะกอนที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส นาน 24 ชั่วโมง แยกตะกอนออกโดยการปั่นเหวี่ยงที่ความเร็ว 10,000 รอบต่อนาที ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส นาน 20 นาที นำตะกอนที่ได้ในแต่ละช่วงของการตกตะกอนมาละลายในบัฟเฟอร์ (0.05 โมลาร์ของซิเตรท-ฟอสเฟต บัฟเฟอร์ พีเอช 5.0) แล้วนำตะกอนช่วงที่มีกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสสูงที่สุดมาแยกเกลือออกโดยการไดอะไลซิสในน้ำกลั่นเป็นเวลา 1 วัน โดยเปลี่ยนน้ำทุกๆ 4 ชั่วโมง เปรียบเทียบกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสก่อนการตกตะกอน หลังการตกตะกอน และหลังการไดอะไลซิส

3.2.6.2 ศึกษาพีเอชที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส

นำสารละลายเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสที่ได้จากข้อ 3.2.6.1 ที่มีความเข้มข้นที่เหมาะสม มาวิเคราะห์กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสตามวิธีในภาคผนวก ข3 เตรียมสารละลายเด็กซ์เตรน 1 เปอร์เซ็นต์ ด้วยบัฟเฟอร์ที่มีค่าพีเอชต่างๆ เป็นสับสเตรตในการหากิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส โดยใช้ 0.05 โมลาร์ของซิเตรท-ฟอสเฟต บัฟเฟอร์ (citrate-phosphate buffer) สำหรับพีเอช 2.5 3.0 4.0 5.0 6.0 7.0 8.0 และ 0.05 โมลาร์ของไกลซีน-โซเดียมไฮดรอกไซด์ บัฟเฟอร์ (glycine-NaOH buffer) สำหรับพีเอช 9.0 10.0 11.0 ตามลำดับ เปรียบเทียบกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสที่วิเคราะห์ได้ในรูปกิจกรรมสัมพัทธ์

3.2.6.3 ศึกษาอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส

นำสารละลายเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสที่ได้จากข้อ 3.2.6.1 ที่มีความเข้มข้นที่เหมาะสม มาวิเคราะห์กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสตามวิธีในภาคผนวก ข3 เตรียมสารละลายเด็กซ์เตรน 1 เปอร์เซ็นต์ด้วยบัฟเฟอร์ที่มีค่าพีเอชที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์ (จากข้อ 3.2.6.2) เป็นสับสเตรต และทำการบ่มที่อุณหภูมิ 10 20 30 40 50 60 70 และ 80 องศาเซลเซียส ตามลำดับ เปรียบเทียบกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสที่วิเคราะห์ได้ในรูปกิจกรรมสัมพัทธ์

3.2.6.4 ศึกษาความคงตัวของเอนไซม์เด็กชเตรนเนสที่พีเอชต่างๆ

นำสารละลายเอนไซม์เด็กชเตรนเนสที่ได้จากข้อ 3.2.6.1 มาบ่มในบัฟเฟอร์ที่มีค่าพีเอชต่างๆ ดังนี้ คือ 2.5 3.0 4.0 5.0 6.0 7.0 8.0 9.0 10.0 และ 11.0 ตามลำดับ (โดยใช้บัฟเฟอร์ตามข้อ 3.2.6.2) ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 24 ชั่วโมง หลังจากนั้นนำสารละลายเอนไซม์มาปรับพีเอชให้เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กชเตรนเนส (ตามข้อ 3.2.6.2) แล้วจึงนำมาวิเคราะห์กิจกรรมของเอนไซม์เด็กชเตรนเนสตามวิธีในภาคผนวก ข3 ในสภาวะที่เหมาะสมซึ่งเอนไซม์มีกิจกรรมสูงสุด (ตามข้อ 3.2.6.2 และ 3.2.6.3) เปรียบเทียบกิจกรรมของเอนไซม์เด็กชเตรนเนสที่วิเคราะห์ได้ในรูปกิจกรรมที่เหลือ

3.2.6.5 ศึกษาความคงตัวของเอนไซม์เด็กชเตรนเนสที่อุณหภูมิต่างๆ

นำสารละลายเอนไซม์เด็กชเตรนเนสที่ได้จากข้อ 3.2.6.1 มาบ่มที่อุณหภูมิ 10 20 30 40 50 60 70 และ 80 องศาเซลเซียส ตามลำดับ เป็นเวลานาน 30 นาที หลังจากนั้นทำให้เย็นทันทีแล้วจึงนำมาเจือจางให้เหมาะสมก่อนนำไปวิเคราะห์กิจกรรมของเอนไซม์เด็กชเตรนเนสตามวิธีในภาคผนวก ข3 ในสภาวะที่เหมาะสมซึ่งเอนไซม์มีกิจกรรมสูงสุด (ตามข้อ 3.2.6.2 และ 3.2.6.3) เปรียบเทียบกิจกรรมของเอนไซม์เด็กชเตรนเนสที่วิเคราะห์ได้ในรูปกิจกรรมที่เหลือ

3.2.6.6 ศึกษาผลของโลหะและเกลืออนินทรีย์ที่มีต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กชเตรนเนส

นำสารละลายเอนไซม์เด็กชเตรนเนสที่ได้จากข้อ 3.2.6.1 ที่มีกิจกรรมของเอนไซม์ประมาณ 50 หน่วยต่อมิลลิลิตร มาบ่มด้วยโลหะและเกลืออนินทรีย์ ซึ่งละลายในน้ำดีไอ (deionized water) โดยให้ความเข้มข้นสุดท้ายของโลหะและเกลืออนินทรีย์ เท่ากับ 0.003 โมลาร์ โลหะและเกลืออนินทรีย์ที่ใช้ในการศึกษา ได้แก่ เมอร์คิวริกคลอไรด์ เลดอะซิเตต เพอร์รัสซัลเฟต แมกนีเซียมซัลเฟตเฮปตะไฮเดรต คอปเปอร์ซัลเฟตเพนตะไฮเดรต ซิงค์ซัลเฟตเฮปตะไฮเดรต นิกเกิลซัลเฟตเฮกซะไฮเดรต โคบอลต์คลอไรด์ แคลเซียมคลอไรด์ โพแทสเซียมคลอไรด์ โซเดียมคลอไรด์ แมกนีเซียมคลอไรด์ แมงกานีสคลอไรด์ ซิงค์คลอไรด์ ซิลเวอร์ไนเตรท ตามลำดับ ทำการบ่มที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 30 นาที นำไปวิเคราะห์กิจกรรมของเอนไซม์ตามวิธีในภาคผนวก ข3 ในสภาวะที่เหมาะสมซึ่งเอนไซม์มีกิจกรรมสูงสุด (ตามข้อ 3.2.6.2 และ 3.2.6.3) เปรียบเทียบกิจกรรมของเอนไซม์เด็กชเตรนเนสที่เหลืออยู่ในรูปของกิจกรรมสัมพัทธ์

3.2.7 การศึกษาจลนพลศาสตร์ของเอนไซม์เด็กชเตรนเนส

นำสารละลายเอนไซม์เด็กชเตรนเนสที่มีกิจกรรมของเอนไซม์ประมาณ 30 หน่วยต่อมิลลิลิตร และสารละลายเด็กชเตรน (ละลายในบัฟเฟอร์ที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์ตามข้อ 3.2.6.2) ที่ความเข้มข้นต่างๆ ดังนี้ คือ 0.1 0.25 0.5 1.0 และ 2.0 เปรอร์เซ็นต์ ตามลำดับ นำไป

บ่มที่อุณหภูมิที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์ ตามข้อ 3.2.6.3 ทำการเก็บตัวอย่างสารละลายผสมเพื่อนำมาวิเคราะห์หาน้ำตาลรีดิวซ์ที่เกิดขึ้นตามระยะเวลาดังนี้ คือ 0 2 4 6 8 10 15 และ 20 นาที ตามลำดับ นำค่าน้ำตาลรีดิวซ์ที่เกิดขึ้นในแต่ละช่วงเวลามาเขียนกราฟ เพื่อคำนวณหาอัตราเร็วเริ่มต้น (V) ของปฏิกิริยา จากนั้นเขียนกราฟ Lineweaver-Burk ระหว่าง $1/[S]$ กับ $1/V$ เพื่อคำนวณหาค่า K_m และ V_{max} จากกราฟ

3.2.8 การวิเคราะห์ผลผลิตสุดท้ายที่ได้จากการย่อยด้วยเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส

การวิเคราะห์ผลผลิตสุดท้ายใช้ Ascending paper chromatography ที่ดัดแปลงมาจาก Simonson *et al.* (1975) (แสดงในภาคผนวก ข5) โดยใช้สารละลายตัวอย่างที่ได้จากการบ่มสับสเตรตที่ความเข้มข้น 2.5 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตรพร้อมกับสารละลายเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสที่มีกิจกรรมของเอนไซม์ประมาณ 400 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในสภาวะที่เหมาะสม (ตามข้อ 3.2.6.2 และ 3.2.6.3) เปรียบเทียบสารละลายตัวอย่างที่ได้กับสารละลายมาตรฐาน ได้แก่ กลูโคส มอลโตส ไอโซมอลโตส ไอโซมอลโตไตรโอส และเด็กซ์เตรน ที่มีความเข้มข้น 2.0 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร

3.3 วิธีวิเคราะห์

3.3.1 วิเคราะห์น้ำตาลรีดิวซ์ โดยวิธีของ Somogyi Nelson (แสดงในภาคผนวก ข1)

3.3.2 วิเคราะห์น้ำตาลทั้งหมด โดยวิธี Phenol-sulphuric (แสดงในภาคผนวก ข2)

3.3.3 วิเคราะห์กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส (แสดงในภาคผนวก ข3)

3.3.4 วิเคราะห์ปริมาณ โปรตีน โดยวิธีของ Lowry (แสดงในภาคผนวก ข4)

3.3.5 วิเคราะห์ผลทางสถิติโดยวิธี CRD และเปรียบเทียบผลการทดลองโดยวิธี DMRT ที่ระดับความเชื่อมั่น 99 เปอร์เซ็นต์

บทที่ 4

ผลการทดลองและวิจารณ์

4.1 ผลการศึกษาปัจจัยที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กชแตรนเนสในระดับ พลาตส์เขย่า

4.1.1 ผลของความเข้มข้นของเด็กชแตรน

นำสูตรอาหารเลี้ยงเชื้อที่แสดงในภาคผนวก ก มาศึกษาความเข้มข้นของเด็กชแตรน โดย
ใช้เด็กชแตรนที่ความเข้มข้น 5.0 7.5 10.0 12.5 และ 20.0 กรัมต่อลิตร ตามลำดับ

ผลการศึกษาความเข้มข้นของเด็กชแตรนที่มีต่อเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กชแตรนเนส
แสดงในรูปที่ 4.1-4.2 จากการทดลองพบว่า เมื่อเติมเด็กชแตรนที่ความเข้มข้น 7.5 กรัมต่อลิตร ลง
ในอาหารเลี้ยงเชื้อ กิจกรรมของเอนไซม์เด็กชแตรนเนสจะสูงที่สุด คือ 7,083.70 หน่วยต่อมิลลิลิตร
ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง รองลงมา คือการเติมเด็กชแตรนที่ความเข้มข้น 10.0 กรัมต่อลิตร โดยมี
กิจกรรมของเอนไซม์ 5,781.90 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง ซึ่งกิจกรรมของ
เอนไซม์ต่ำที่สุด เมื่อเติมเด็กชแตรนที่ความเข้มข้น 20.0 กรัมต่อลิตร โดยมีกิจกรรมของเอนไซม์
713.66 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง สำหรับการเจริญของเชื้อ พบว่า การเจริญ
จะเพิ่มขึ้นตามความเข้มข้นของเด็กชแตรน และพบว่าเซลล์จะสูงที่สุดเมื่อเติมเด็กชแตรนที่ความ
เข้มข้น 20.0 กรัมต่อลิตร โดยให้น้ำหนักเซลล์แห้ง 2.72 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 3 ของการเพาะเลี้ยง
รองลงมา คือการเติมเด็กชแตรนที่ความเข้มข้น 12.5 กรัมต่อลิตร ให้น้ำหนักเซลล์แห้ง 2.65 กรัมต่อ
ลิตร ในวันที่ 3 ของการเพาะเลี้ยง การเจริญของเชื้อจะต่ำที่สุด เมื่อเติมเด็กชแตรนที่ความเข้มข้น
5.0 กรัมต่อลิตร โดยให้น้ำหนักเซลล์แห้ง 1.78 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 3 ของการเพาะเลี้ยง สำหรับ
พีเอชของน้ำหมักพบว่า มีการเปลี่ยนแปลงตามความเข้มข้นของเด็กชแตรน ซึ่งการเติมเด็กชแตรนที่
ความเข้มข้น 5.0 กรัมต่อลิตร มีผลทำให้น้ำหมักมีพีเอช 7.2 ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง การเติม
เด็กชแตรนที่ความเข้มข้น 7.5 กรัมต่อลิตร มีผลทำให้น้ำหมักมีพีเอช 6.4 ในวันที่ 5 ของเพาะเลี้ยง
การเติมเด็กชแตรนที่ความเข้มข้น 10.0 กรัมต่อลิตร มีผลทำให้น้ำหมักมีพีเอช 5.9 ในวันที่ 5 ของ
การเพาะเลี้ยง การเติมเด็กชแตรนที่ความเข้มข้น 12.5 กรัมต่อลิตร มีผลทำให้น้ำหมักมีพีเอช 5.6 ใน
วันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง การเติมเด็กชแตรนที่ความเข้มข้น 20.0 กรัมต่อลิตร มีผลทำให้น้ำหมักมี
พีเอช 5.4 ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง จากการเปรียบเทียบผลของการเติมเด็กชแตรนที่ความเข้ม
ขึ้นต่างๆ ทางสถิติ โดยวิธี DMRT ที่ระดับความเชื่อมั่น 99 เปอร์เซนต์ พบว่าการเติมเด็กชแตรนที่
ความเข้มข้นต่างกัน ให้ผลของการผลิตเอนไซม์เด็กชแตรนเนสที่ต่างกัน ดังแสดงในตารางที่ 4.1

จากผลของการทดลองแสดงให้เห็นว่า การเพิ่มความเข้มข้นของเด็กซ์เตรนให้สูงกว่า 7.5 กรัมต่อลิตร มีผลทำให้กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสลดลง และมีผลทำให้การเจริญของเชื้อสูงขึ้น ซึ่งผลการทดลองสอดคล้องกับ Fukumoto *et al.* (1971) ที่รายงานว่า ความหนืดของอาหารมีผลต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Penicillium luteum* ซึ่งสามารถผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสได้สูงที่สุด เมื่อเติมเด็กซ์เตรนที่ความเข้มข้น 1.5-2.0 เปอร์เซ็นต์ลงในอาหารที่ใช้เพาะเลี้ยง การเติมเด็กซ์เตรนที่ความเข้มข้นสูงกว่นี้ทำให้กิจกรรมของเอนไซม์ลดลง Tsuchiya *et al.* (1952) รายงานว่าความเข้มข้นของเด็กซ์เตรนที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Penicillium funiculosum* NRRL 1132 *Penicillium lilacinum* NRRL 896 และ *Penicillium verrucosum* NRRL 2135 คือ 2.0 เปอร์เซ็นต์ โดยให้กิจกรรมของเอนไซม์ 360 หน่วยของเด็กซ์เตรนเนสต่อมิลลิลิตร 220 หน่วยของเด็กซ์เตรนเนสต่อมิลลิลิตร และ 75 หน่วยของเด็กซ์เตรนเนสต่อมิลลิลิตร ตามลำดับ ซึ่งผลของการเพิ่มความเข้มข้นของเด็กซ์เตรนให้สูงกว่า 2.0 เปอร์เซ็นต์ ทำให้กิจกรรมของเอนไซม์ลดลง Yamaguchi and Gocho (1973) รายงานว่า ความเข้มข้นที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Brevibacterium fuscum* var. *dextranlyticum* คือ 1.0 เปอร์เซ็นต์ ซึ่งให้กิจกรรมของเอนไซม์ 270 หน่วยต่อมิลลิลิตร Minakova and Preobrazhenskaya (1980) รายงานว่า *Penicillium purpurogenum* สามารถผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสได้สูงคือ 420 หน่วยต่อมิลลิลิตร เมื่อเจริญในอาหารที่เติมเด็กซ์เตรน 2 เปอร์เซ็นต์ Madhu and Prabhu (1983) รายงานว่า ความเข้มข้นเด็กซ์เตรนที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Penicillium aculeatum* คือ 1.5 เปอร์เซ็นต์ การเติมเด็กซ์เตรนที่ความเข้มข้นสูงกว่นี้ ส่งผลให้กิจกรรมของเอนไซม์ลดลง Galvez-Mariscal and Lopez-Munguia (1991) รายงานว่า ความเข้มข้นของเด็กซ์เตรนที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจาก *Paecilomyces lilacinus* คือ 16 กรัมต่อลิตร ซึ่งให้กิจกรรมของเอนไซม์ 42 หน่วยของเด็กซ์เตรนเนสต่อมิลลิลิตร

ตารางที่ 4.1 แสดงการเปรียบเทียบผลของการเติมเด็กซ์เตรนที่ความเข้มข้นต่างๆ ที่มีต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส

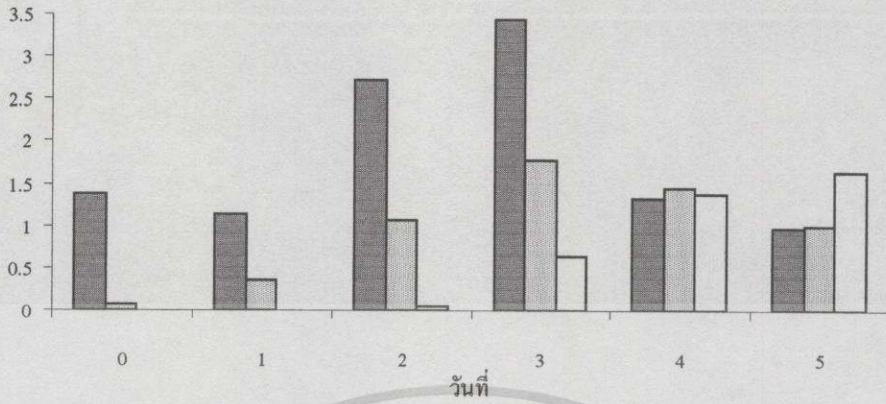
ความเข้มข้นของ เด็กซ์เตรน (กรัมต่อลิตร)	5.0	7.5	10.0	12.5	20.0
กิจกรรมของ เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส (หน่วยต่อมิลลิลิตร)	1,632.20 a	7,083.70 b	5,781.90 c	3,277.50 d	713.66 e

กำหนดให้ ตัวอักษรเหมือนกัน หมายถึง กิจกรรมของเอนไซม์ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ

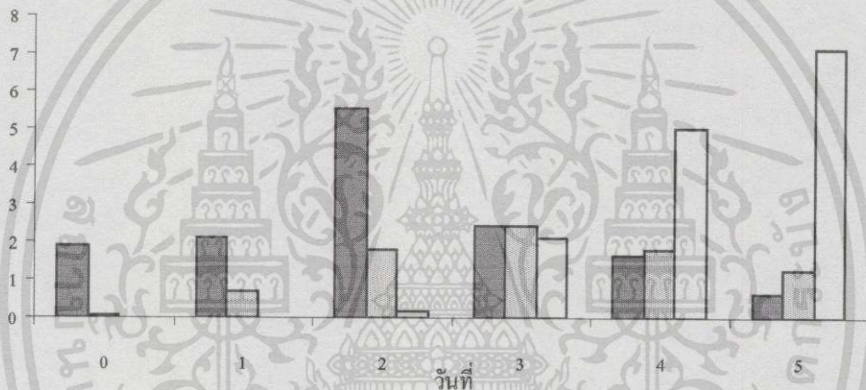
ตัวอักษรต่างกัน หมายถึง กิจกรรมของเอนไซม์มีความแตกต่างกันทางสถิติ

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

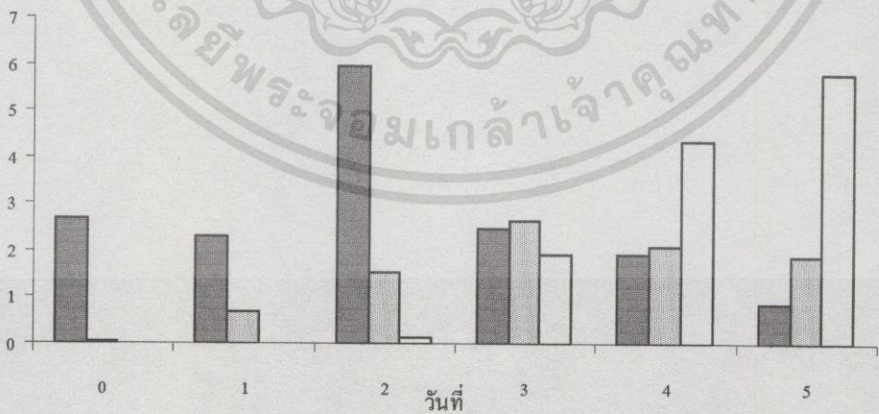
ก)



ข)



ค)



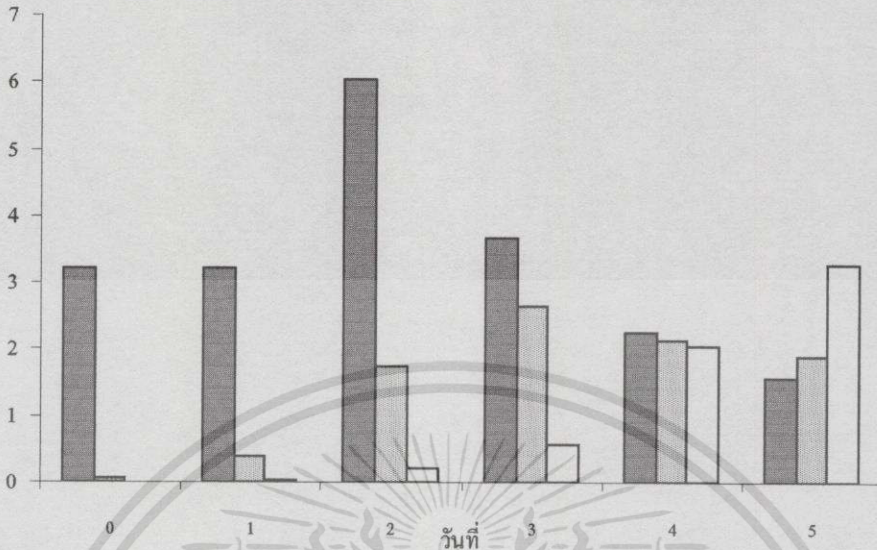
■ น้ำตาลรีดิวิซ์ (เปอร์เซ็นต์) ■ น้ำหนักแห้ง (กรัมต่อลิตร) □ กิจกรรมของเอนไซม์ (หน่วยต่อมิลลิตร) x1000

รูปที่ 4.1 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์ดีกซเตรนเนสเมื่อใช้ดีกซเตรนที่ความเข้มข้น

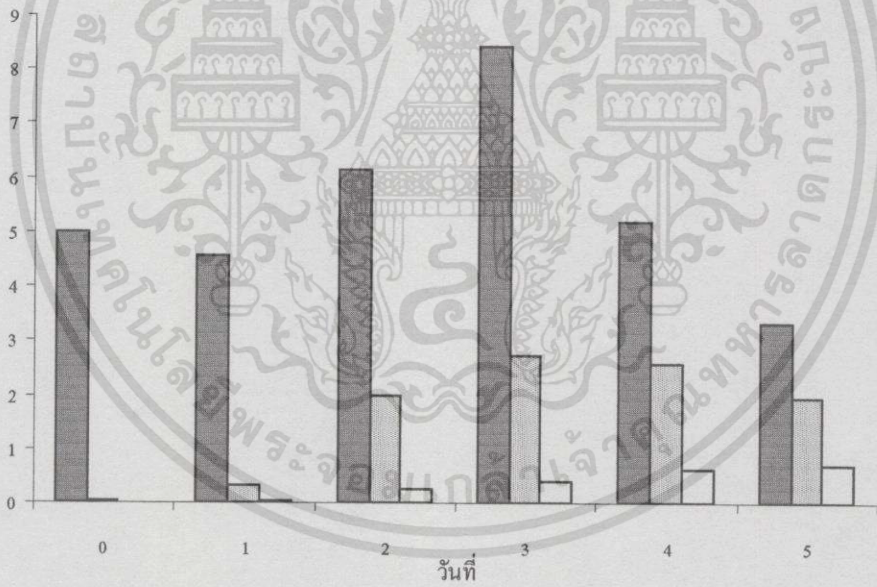
ก) 5.0 กรัมต่อลิตร ข) 7.5 กรัมต่อลิตร ค) 10.0 กรัมต่อลิตร

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ก)



ข)



■ น้ำตาลรีดิวซ์ (เปอร์เซ็นต์) □ น้ำหนักร้าง (กรัมต่อลิตร) □ กิจกรรมของเอนไซม์ (หน่วยต่อมิลลิลิตร) x1000

รูปที่ 4.2 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสเมื่อใช้เด็กซ์เตรนที่ความเข้มข้น

ก) 12.5 กรัมต่อลิตร

ข) 20.0 กรัมต่อลิตร

4.1.2 ผลของแหล่งไนโตรเจน

นำสูตรอาหารเลี้ยงเชื้อที่ทราบความเข้มข้นของเด็กซ์เตรนที่เหมาะสมจากข้อ 4.1.1 (ความเข้มข้นของเด็กซ์เตรน เท่ากับ 7.5 กรัมต่อลิตร) มาศึกษาแหล่งไนโตรเจน โดยแหล่งไนโตรเจนที่ใช้ศึกษา คือ ยีสต์สกัด เปปโตน น้ำแช่ข้าวโพด โซเดียมไนเตรท แอมโมเนียมซัลเฟต และ แอมโมเนียมคลอไรด์ โดยใช้ที่ความเข้มข้น 3.0 กรัมต่อลิตร ตามลำดับ

ผลการศึกษาแหล่งไนโตรเจนที่มีต่อการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส แสดงในรูปที่ 4.3-4.4 จากการทดลอง พบว่า ยีสต์สกัดและโซเดียมไนเตรทเป็นแหล่งไนโตรเจนที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส โดยให้กิจกรรมของเอนไซม์ 8,663.00 หน่วยต่อมิลลิลิตร และ 8,576.00 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง ตามลำดับ รองลงมาคือ น้ำแช่ข้าวโพด ให้กิจกรรมของเอนไซม์ 5,914.10 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง สำหรับเปปโตน ให้กิจกรรมของเอนไซม์ 2,748.90 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจะต่ำเมื่อใช้แอมโมเนียมซัลเฟต และแอมโมเนียมคลอไรด์เป็นแหล่งไนโตรเจน โดยให้กิจกรรมของเอนไซม์ 118.90 หน่วยต่อมิลลิลิตร และ 33.00 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง ตามลำดับ สำหรับการเจริญของเชื้อ พบว่า เมื่อใช้ยีสต์สกัดเป็นแหล่งไนโตรเจน ให้น้ำหนักเซลล์แห้งสูงที่สุด คือ 2.62 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 3 ของการเพาะเลี้ยง รองลงมา คือการใช้โซเดียมไนเตรท ซึ่งให้น้ำหนักเซลล์แห้ง 2.46 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 3 ของการเพาะเลี้ยง การเจริญของเชื้อต่ำที่สุดเมื่อใช้แอมโมเนียมซัลเฟตเป็นแหล่งไนโตรเจน ซึ่งให้น้ำหนักเซลล์แห้ง 2.00 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 3 ของการเพาะเลี้ยง สำหรับพีเอชของน้ำหมัก พบว่ามีการเปลี่ยนแปลงตามแหล่งไนโตรเจน โดยยีสต์สกัดและเปปโตนให้พีเอชของน้ำหมักเป็นกลาง คือ 7.4 ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง โซเดียมไนเตรทและน้ำแช่ข้าวโพด ให้พีเอชของน้ำหมักเป็นค่อนข้างเป็นกรด คือ 6.1 และ 5.0 ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง ตามลำดับ สำหรับแอมโมเนียมซัลเฟตและแอมโมเนียมคลอไรด์ ให้พีเอชของน้ำหมักเป็นกรด คือ 2.1 และ 1.8 ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง ตามลำดับ จากการเปรียบเทียบผลของยีสต์สกัดและโซเดียมไนเตรททางสถิติโดยวิธี DMRT ที่ระดับความเชื่อมั่น 99 เปอร์เซ็นต์ พบว่า ยีสต์สกัดและโซเดียมไนเตรทให้ผลของการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสไม่แตกต่างกัน ดังแสดงในตารางที่ 4.2

จากการที่ยีสต์สกัดและโซเดียมไนเตรทเป็นแหล่งไนโตรเจนที่ให้ผลของการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสไม่แตกต่างกัน ดังนั้นจึงเลือกโซเดียมไนเตรทเป็นแหล่งไนโตรเจนในการศึกษาการผลิตเอนไซม์ เนื่องจากโซเดียมไนเตรทเป็นแหล่งไนโตรเจนที่มีราคาถูกกว่ายีสต์สกัด การใช้แอมโมเนียมซัลเฟตและแอมโมเนียมคลอไรด์เป็นแหล่งไนโตรเจน ทำให้เกิดสภาวะที่เป็นกรดในน้ำหมัก เนื่องจากเกลือแอมโมเนียมถูกใช้ไปทำให้เกิดเกลือซัลเฟตและเกลือคลอไรด์ขึ้น (Stanbury, 1995) ซึ่งความเป็นกรดของน้ำหมักที่สูงเกินไปอาจไม่เหมาะสมต่อการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส ผลของการใช้โซเดียมไนเตรทเป็นแหล่งไนโตรเจนสอดคล้องกับผลของการผลิต

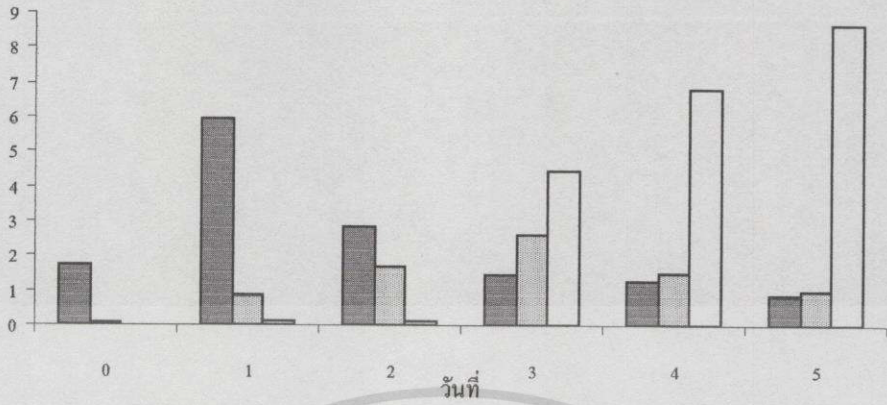
เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจาก *Penicillium luteum* (Fukumoto et al., 1971) *Penicillium acleatum* (Madhu and Prabhu, 1983) และ *Penicillium purpurogenum* (Minakova and Preobrazhenskaya, 1980) ที่รายงานว่า โซเดียมไนเตรทเป็นแหล่งไนโตรเจนที่เหมาะสมที่สุดสำหรับการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส ผลการทดลองแตกต่างกับ Charles and Farrell (1957) ที่รายงานว่าแหล่งไนโตรเจนที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Penicillium lilacinum* คือ น้ำแช่ข้าวโพด Yamaguchi and Gocho (1973) รายงานว่าแหล่งไนโตรเจนที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Brevibacterium fuscum* var. *dextranlyticum* คือ พอลิเปปโตินสำหรับ Masry (1991) รายงานว่าแหล่งไนโตรเจนที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Fusarium moniliforme* คือแอมโมเนียมไนเตรท ซึ่งผลของการใช้แหล่งไนโตรเจนที่ต่างกััน อาจเป็นผลมาจากชนิดของจุลินทรีย์ ส่วนประกอบอื่นๆ ของอาหาร และสภาวะของการเพาะเลี้ยง

ตารางที่ 4.2 แสดงการเปรียบเทียบผลของแหล่งไนโตรเจนที่มีต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส

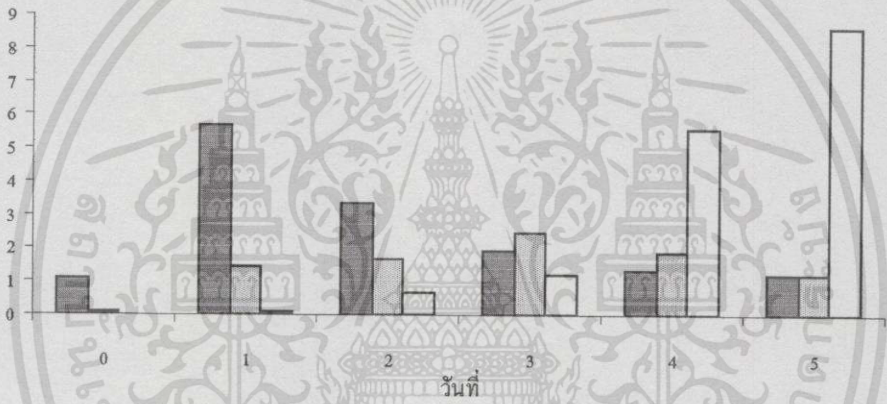
แหล่งไนโตรเจน	อีสต์สก็ด	โซเดียมไนเตรท	เปปโติน	น้ำแช่ข้าวโพด	แอมโมเนียมซัลเฟต	แอมโมเนียมคลอไรด์
กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส (หน่วยต่อมิลลิลิตร)	8,663.00 a	8,576.00 a	2,748.90 b	5,914.10 c	118.90 d	33.00 e

กำหนดให้ ตัวอักษรเหมือนกัน หมายถึง กิจกรรมของเอนไซม์ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ
ตัวอักษรต่างกัน หมายถึง กิจกรรมของเอนไซม์มีความแตกต่างกันทางสถิติ

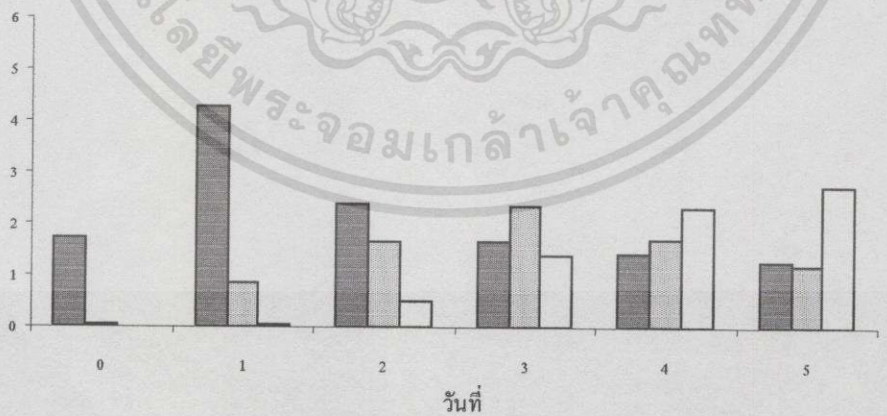
ก)



ข)



ค)



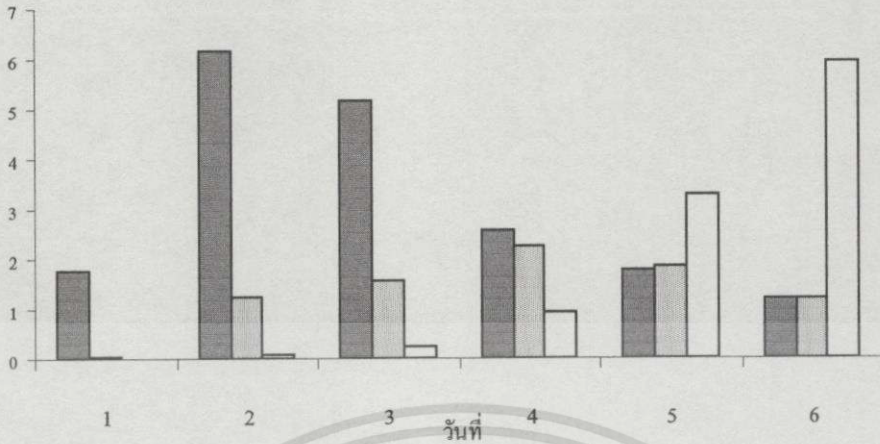
■ น้ำตาลรีควิช (เปอร์เซ็นต์) □ น้ำหนักแห้ง (กรัมต่อลิตร) □ กิจกรรมของเอนไซม์ (หน่วยต่อมิลลิกรัม) x1000

รูปที่ 4.3 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กชเตรนเนสเมื่อใช้แหล่งไนโตรเจน

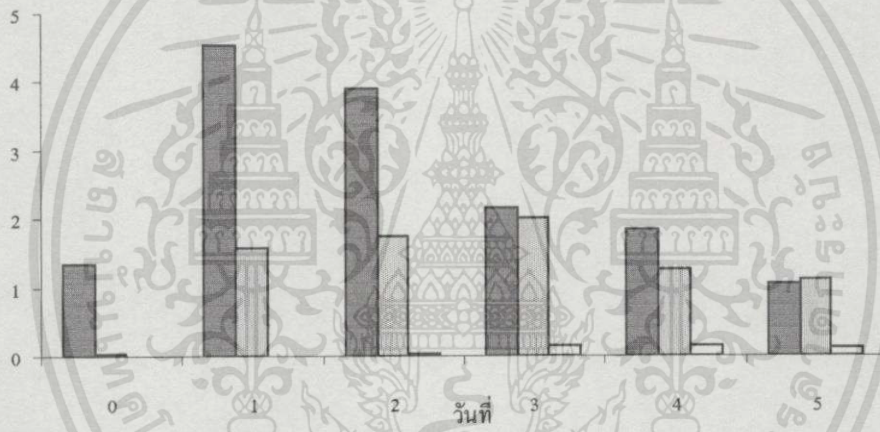
ก) ยีสต์สกัด ข) โซเดียมไนเตรท ค) เปปโตน

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

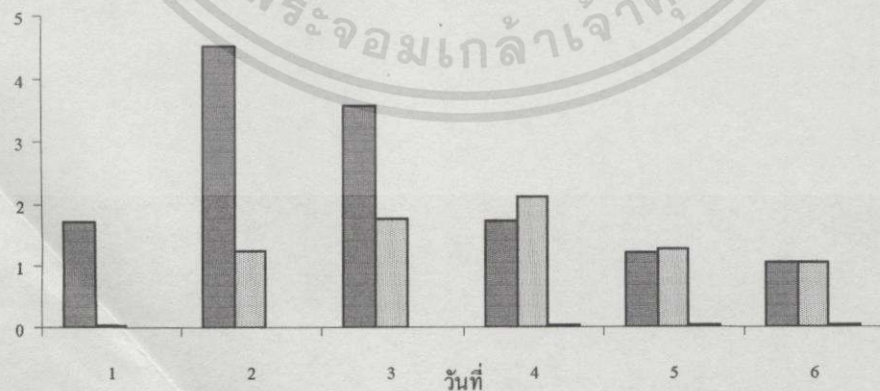
ก)



ข)



ค)



■ น้ำตาลรีดิวซ์ (เปอร์เซ็นต์) □ น้ำหนักแห้ง (กรัมต่อลิตร) □ กิจกรรมของเอนไซม์ (หน่วยต่อมิลลิเมตร) x 1000

รูปที่ 4.4 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสเมื่อใช้แหล่งไนโตรเจน

ก) น้ำแช่ข้าวโพด ข) แอมโมเนียมซัลเฟต ค) แอมโมเนียมคลอไรด์

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

4.1.3 ผลของความเข้มข้นของโพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟต

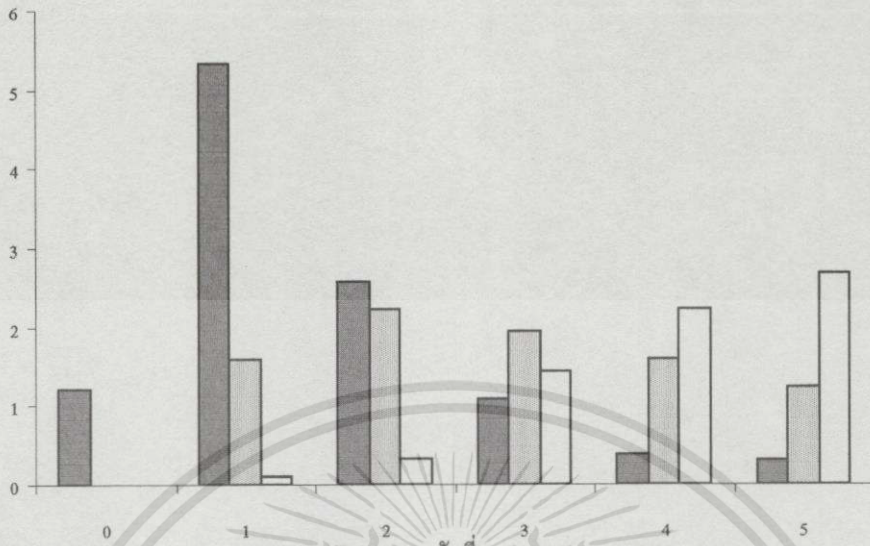
นำสูตรอาหารที่ทราบแหล่งไนโตรเจนที่เหมาะสมจากข้อ 4.1.2 (แหล่งไนโตรเจน คือ โซเดียมไนเตรด) มาศึกษาความเข้มข้นของโพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟต โดยใช้ที่ความเข้มข้น 0.75 1.0 1.5 และ 2.0 กรัมต่อลิตร ตามลำดับ

ผลการศึกษาความเข้มข้นของโพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟตที่มีต่อการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรเนส แสดงในรูปที่ 4.5-4.6 จากการทดลองพบว่า การเติมโพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟตที่ความเข้มข้น 1.5 กรัมต่อลิตร ลงในอาหารเลี้ยงเชื้อ ให้กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรเนสสูงที่สุด คือ 30,726.87 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง รองลงมา คือ การเติมโพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟตที่ความเข้มข้น 1.0 กรัมต่อลิตร และ 0.75 กรัมต่อลิตร ซึ่งให้กิจกรรมของเอนไซม์ 26,563.40 หน่วยต่อมิลลิลิตร และ 26,035.24 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง ตามลำดับ กิจกรรมของเอนไซม์ต่ำที่สุดเมื่อเติมโพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟตความเข้มข้น 2.0 กรัมต่อลิตร โดยให้กิจกรรมของเอนไซม์ 23,788.60 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง สำหรับการเจริญของเชื้อ เมื่อมีการเติมโพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟตที่ความเข้มข้น 1.5 กรัมต่อลิตร พบว่าเซลล์จะสูงที่สุด โดยมีน้ำหนักเซลล์แห้ง 2.56 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 2 ของการเพาะเลี้ยง การเติมโพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟตที่ความเข้มข้น 0.75 กรัมต่อลิตร 1.0 กรัมต่อลิตร และ 2.0 กรัมต่อลิตร ให้ผลของการเจริญไม่แตกต่างกัน โดยมีน้ำหนักเซลล์แห้ง 2.23 กรัมต่อลิตร 2.22 กรัมต่อลิตร และ 2.22 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 2 ของการเพาะเลี้ยง ตามลำดับ สำหรับพีเอชของน้ำหมัก พบว่า มีการเปลี่ยนแปลงไปในทางเดียวกัน คือในวันที่ 1 ของการเพาะเลี้ยง พีเอชของน้ำหมักเพิ่มขึ้น โดยอยู่ในช่วง 6.0-6.2 และลดลงในวันที่ 2 ของการบ่ม โดยอยู่ในช่วง 5.1-5.3 หลังจากนั้นพีเอชจะเพิ่มขึ้นอย่างคงที่ ซึ่งพีเอชของน้ำหมักในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง อยู่ในช่วง 5.9-6.3 จากการเปรียบเทียบผลของการเติมโพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟตที่ความเข้มข้นต่างๆ ทางสถิติโดยวิธี DMRT ที่ระดับความเชื่อมั่น 99 เปอร์เซ็นต์ พบว่าความเข้มข้นของโพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟตที่ 1.5 กรัมต่อลิตร ให้ผลของการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรเนสแตกต่างจากความเข้มข้นอื่นๆ ดังแสดงในตารางที่ 4.3

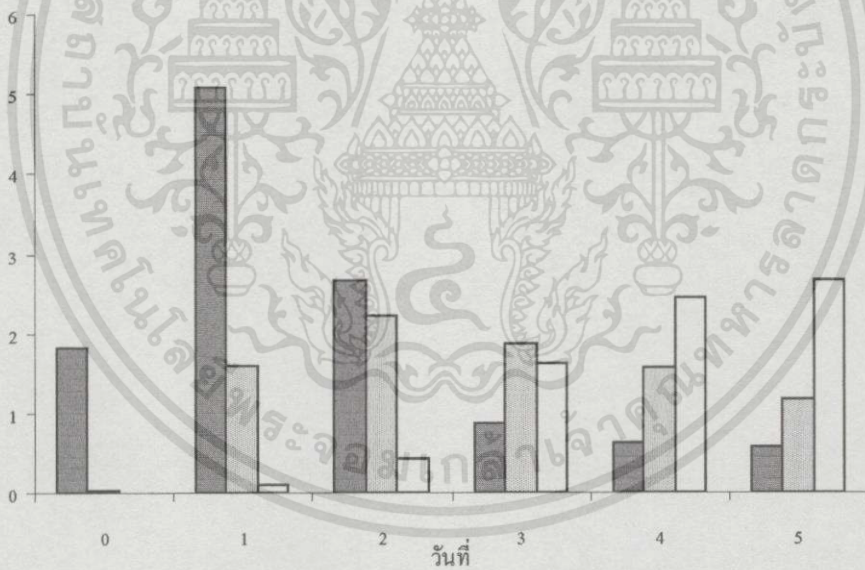
จากผลของการทดลองแสดงให้เห็นว่า โพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟตมีผลต่อการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรเนส ทั้งนี้อาจเป็นผลมาจากโพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟตเป็นแหล่งฟอสเฟตที่สำคัญ เชื้อนำไปใช้เป็นส่วนประกอบของนิวคลีโอโปรตีน ซึ่งมีความสำคัญต่อกระบวนการสร้างพลังงานของเซลล์ ผลการทดลองสอดคล้องกับการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรเนสของ *Penicillium luteum* (Fukumoto et al., 1971) และ *Penicillium aculeatum* (Madhu and Prabhu, 1983) ที่รายงานว่า กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรเนสจะสูงที่สุด เมื่อเติมโพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟตที่ความเข้มข้น 0.2 เปอร์เซ็นต์ ลงในอาหารที่ใช้เลี้ยงเชื้อ Minakova and Preobrazhenskaya (1980) รายงานว่า กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรเนสจาก

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ก)



ข)

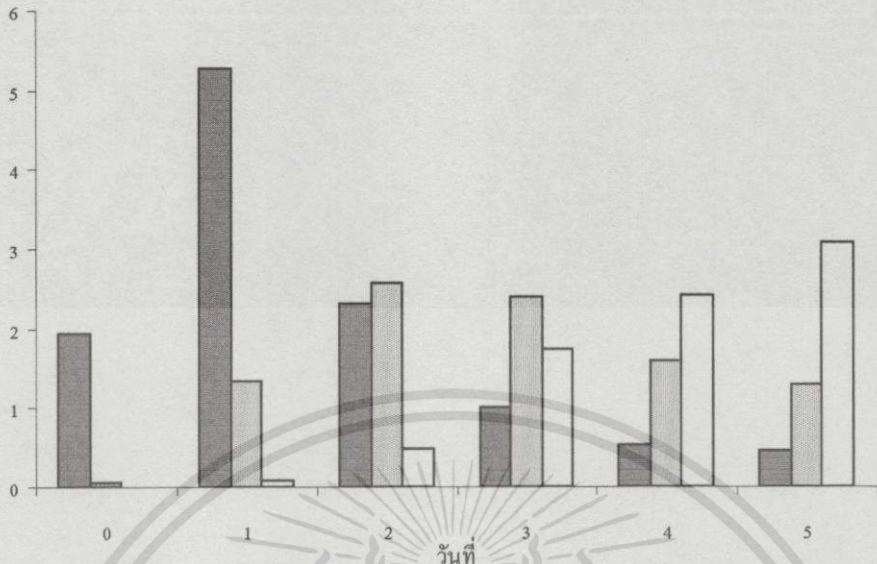


■ น้ำศักรีดิวัช (เปอร์เซ็นต์) ▒ น้ำหนักแห้ง (กรัมต่อลิตร) □ กิจกรรมของเอนไซม์ (หน่วยต่อมิลลิตร) x10000

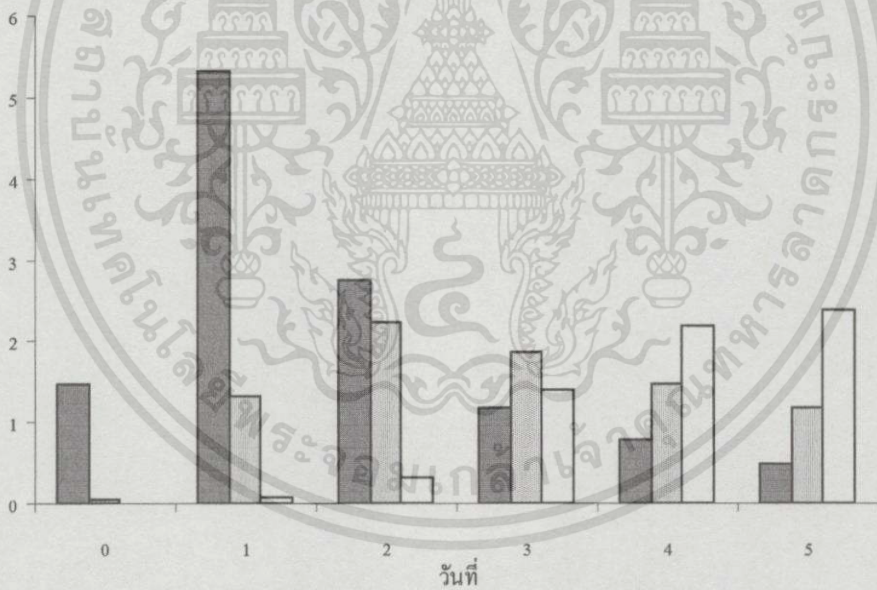
รูปที่ 4.5 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสเมื่อใช้โพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟตที่ความเข้มข้น

ก) 0.75 กรัมต่อลิตร ข) 1.00 กรัมต่อลิตร

ก)



ข)



■ น้ำคลอรีน (เปอร์เซ็นต์) ▒ น้ำหนักแห้ง (กรัมต่อลิตร) □ กิจกรรมของเอนไซม์ (หน่วยต่อมิลลิตร) x10000

รูปที่ 4.6 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เค็กซ์เตรนเนสเมื่อใช้โพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟตที่ความเข้มข้น

ก) 1.50 กรัมต่อลิตร ข) 2.00 กรัมต่อลิตร

Penicillium purpurogrnum เพิ่มขึ้นจาก 100 หน่วยต่อมิลลิกรัม ไปเป็น 300 หน่วยต่อมิลลิกรัม เมื่อเติมโพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟตที่ความเข้มข้น 0.05 เปอร์เซ็นต์ Petronijevic et al. (1993) รายงานว่า ความเข้มข้นของโพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟตที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Aspergillus ustus* คือ 0.5 กรัมต่อลิตร

ตารางที่ 4.3 แสดงการเปรียบเทียบผลของการเติมโพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟตที่ความเข้มข้นต่างๆ ที่มีต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส

ความเข้มข้นของโพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟต (กรัมต่อลิตร)	0.75	1.0	1.5	2.0
กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส (หน่วยต่อมิลลิกรัม)	26,035.24 a	26,563.40 a	30,726.87 b	23,788.60 c

กำหนดให้ ตัวอักษรเหมือนกัน หมายถึง กิจกรรมของเอนไซม์ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ
ตัวอักษรต่างกัน หมายถึง กิจกรรมของเอนไซม์มีความแตกต่างกันทางสถิติ

4.1.4 ผลของพีเอชเริ่มต้น

นำสูตรอาหารที่ทราบความเข้มข้นของโพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟตที่เหมาะสม จากข้อ 4.1.3 (ความเข้มข้นของโพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟต เท่ากับ 1.5 กรัมต่อลิตร) มาศึกษาพีเอชเริ่มต้น โดยการนำสูตรอาหารดังกล่าวมาปรับพีเอชให้เท่ากับ 4.0 5.0 6.0 7.0 และ 8.0 ตามลำดับ

ผลของพีเอชเริ่มต้นของอาหารที่มีต่อการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส แสดงในรูปที่ 4.7-4.8 จากการทดลองพบว่า พีเอชเริ่มต้นที่เหมาะสมต่อการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส คือ 4.0 โดยให้น้ำหนักเซลล์แห้งสูงสุด คือ 2.60 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 2 ของการเพาะเลี้ยง และให้กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสสูงที่สุด คือ 35,905.30 หน่วยต่อมิลลิกรัม ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง เมื่อปรับพีเอชของอาหารเลี้ยงเชื้อให้เท่ากับ 5.0 พบว่ามีการเจริญและการผลิตเอนไซม์ลดลงมา คือ มีน้ำหนักเซลล์แห้ง 2.54 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 2 ของการเพาะเลี้ยง และมีกิจกรรมของเอนไซม์ 33,381.10 หน่วยต่อมิลลิกรัม ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง การปรับพีเอชของอาหารเลี้ยงเชื้อให้เท่ากับ 6.0 พบว่า มีน้ำหนักเซลล์แห้ง 2.21 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 2 ของการเพาะเลี้ยง และมีกิจกรรมของเอนไซม์ 32,193.80 หน่วยต่อมิลลิกรัม ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง แต่เมื่อปรับพีเอชของอาหารเลี้ยงเชื้อเป็นกลางและด่าง คือ 7.0 และ 8.0 พบว่า มีน้ำหนักเซลล์แห้ง 1.85 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 2 ของการเพาะเลี้ยง และ 1.50 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 3 ของการเพาะเลี้ยง ตามลำดับ และมีกิจกรรมของเอนไซม์ 29,288.60 หน่วยต่อมิลลิกรัม และ 26,101.30 หน่วยต่อมิลลิกรัม

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

มิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง ตามลำดับ จากการเปรียบเทียบผลของพีเอชเริ่มต้นของอาหารทางสถิติโดยวิธี DMRT ที่ระดับความเชื่อมั่น 99 เปอร์เซนต์ พบว่าพีเอชเริ่มต้นของอาหารที่ต่างกัน ให้ผลของการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสที่ต่างกัน ดังแสดงในตารางที่ 4.4

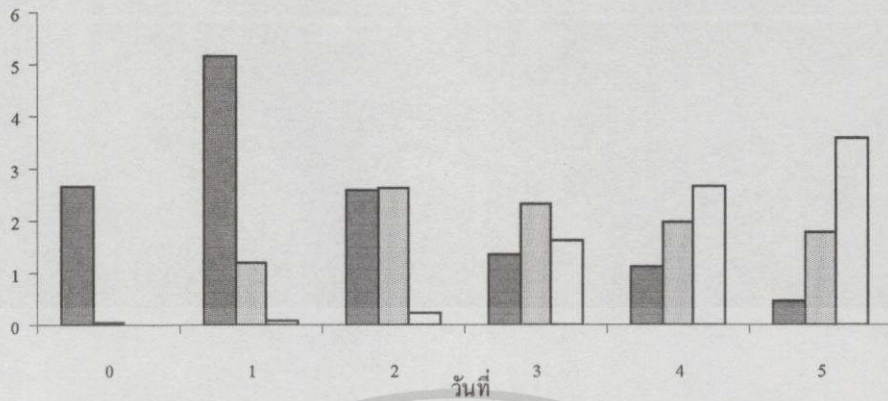
จากการทดลองแสดงให้เห็นว่า *Penicillium pinophilum* TISTR 3386 สามารถเจริญและผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสได้สูงในสภาวะที่เป็นกรด (พีเอช 4.0-6.0) ซึ่งสอดคล้องกับผลการทดลองของ Hultin and Nordstrom (1949) ที่รายงานว่า *Penicillium funiculosum* และ *Penicillium lilacinum* จะให้กิจกรรมของเอนไซม์สูงที่สุด เมื่อปรับพีเอชเริ่มต้นของอาหารให้เท่ากับ 4.0 Tsuchiya *et al.* (1952) รายงานว่า *Penicillium lilacinum* NRRL 896 ให้กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสสูงที่สุด เมื่อเจริญในอาหารที่มีพีเอช 6.0 และ *Penicillium funiculosum* NRRL 1132 ให้กิจกรรมของเอนไซม์สูง เมื่อเจริญในอาหารที่มีพีเอช 5.0 ซึ่งการปรับพีเอชของอาหารให้สูงกว่า 6.0 ส่งผลให้กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสที่ได้จากจุลินทรีย์ทั้ง 2 สายพันธุ์ลดลง Minakova and Preobrazhenskaya (1980) รายงานว่าพีเอชเริ่มต้นของอาหารที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Penicillium purpurogenum* คือ 5.0 Koenig and Day (1988) รายงานว่า พีเอชเริ่มต้นของอาหารที่เหมาะสมต่อการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Lipomyces starkeyi* อยู่ในช่วง 3.0-5.0 โดยให้กิจกรรมของเอนไซม์ 1,030-1,417 หน่วยสากลต่อน้ำหนักแห้ง (IU/dry weight cells) และไม่พบกิจกรรมของเอนไซม์ เมื่อเจริญในอาหารที่มีพีเอช 6.0 Pebery (1989) รายงานว่า พีเอชที่เหมาะสมต่อการเจริญของ *Penicillium* sp. อยู่ในช่วง 4-6 Masry (1991) รายงานว่า *Fusarium moniliforme* จะให้กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสสูงที่สุด เมื่อเจริญอยู่ในอาหารเลี้ยงเชื้อที่ถูกปรับพีเอชให้เท่ากับ 5.5

ตารางที่ 4.4 แสดงการเปรียบเทียบผลของพีเอชเริ่มต้นที่มีต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส

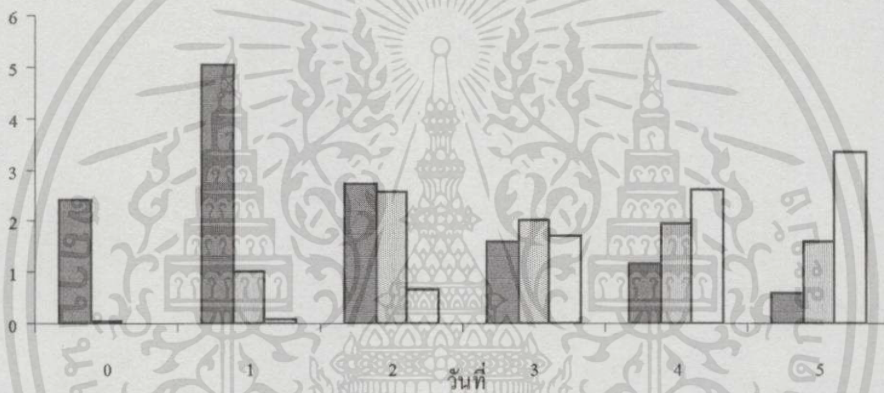
พีเอชเริ่มต้น	4.0	5.0	6.0	7.0	8.0
กิจกรรมของ เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส (หน่วยต่อมิลลิลิตร)	35,905.30 a	33,381.10 b	32,193.80 c	29,288.60 d	26,101.30 e

กำหนดให้ ตัวอักษรเหมือนกัน หมายถึง กิจกรรมของเอนไซม์ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ
ตัวอักษรต่างกัน หมายถึง กิจกรรมของเอนไซม์มีความแตกต่างกันทางสถิติ

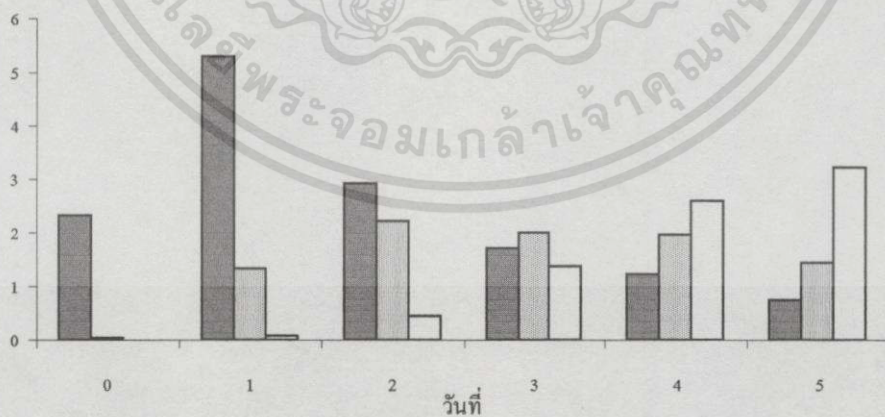
ก)



ข)



ค)



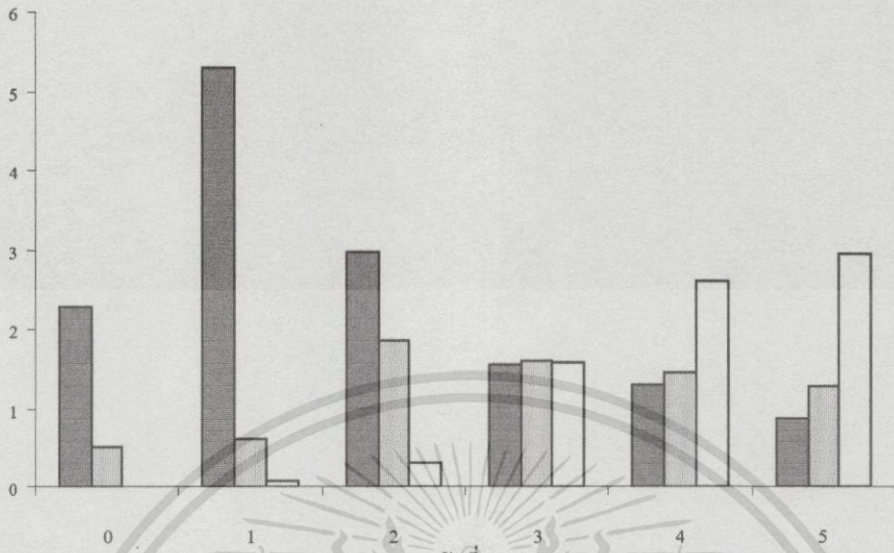
■ น้ำตาลรีดิวซ์ (เปอร์เซ็นต์) □ น้ำหนักแห้ง (กรัมต่อลิตร) □ กิจกรรมของเอนไซม์ (หน่วยต่อมิลลิกรัม) x10000

รูปที่ 4.7 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เค็กซ์เตรนเนสเมื่อฟิเอชเริ่มต้นของอาหาร

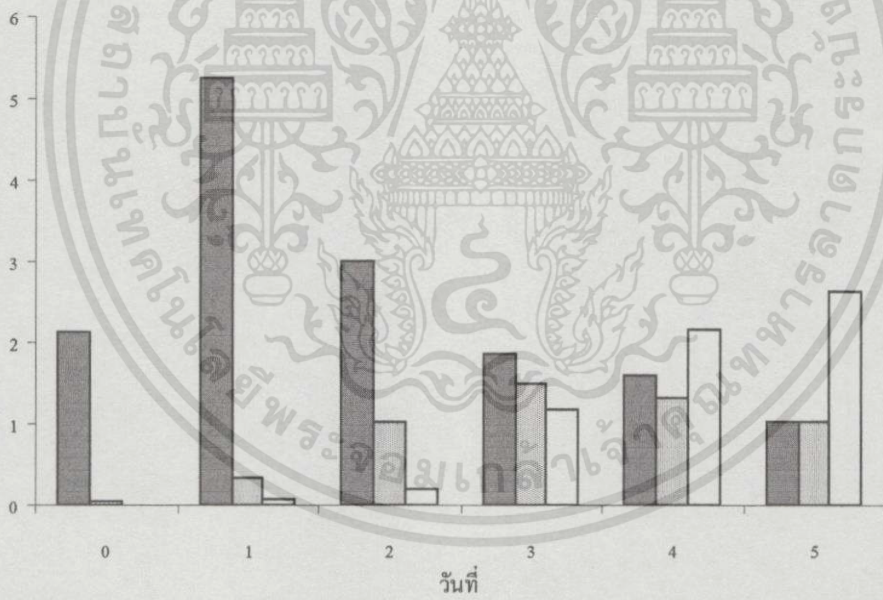
ก) ฟิเอช 4.0 ข) ฟิเอช 5.0 ค) ฟิเอช 6.0

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ก)



ข)



■ น้ำตาลรีดิวซ์ (เปอร์เซ็นต์) □ น้ำหนักแห้ง (กรัมต่อลิตร) □ กิจกรรมของเอนไซม์ (หน่วยต่อมิลลิลิตร) x10000

รูปที่ 4.8 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์ดีกซเตรนเนสเมื่อพีเอชเริ่มต้นของอาหาร
 ก) พีเอช 7.0 ข) พีเอช 8.0

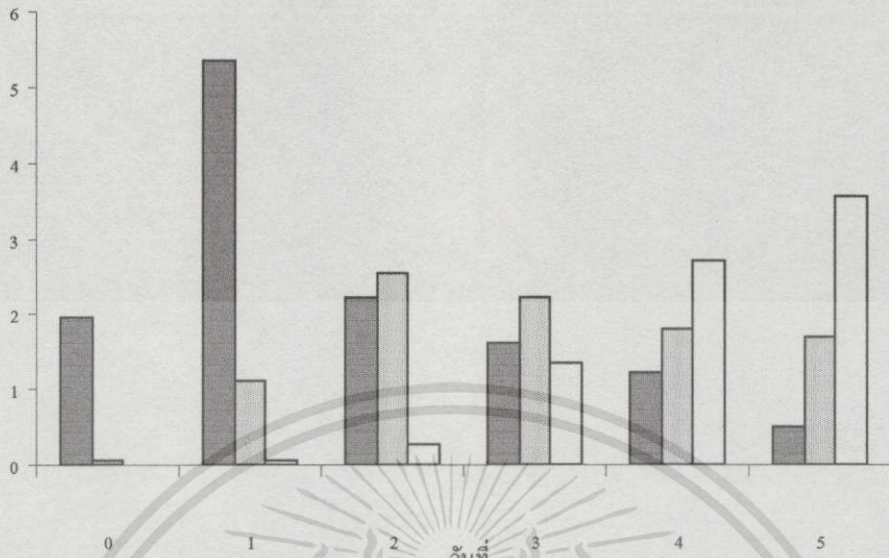
4.1.5 ผลของอุณหภูมิ

เมื่อทราบพีเอชเริ่มต้นของอาหารที่เหมาะสม จากข้อ 4.1.4 (พีเอชเริ่มต้น เท่ากับ 4.0) จึงนำสูตรอาหารดังกล่าวมาศึกษาผลของอุณหภูมิที่ไ้ข่มเชื้อ โดยทำการบ่มที่อุณหภูมิ 30 40 50 และ 60 องศาเซลเซียส ตามลำดับ

ผลของอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส แสดงในรูปที่ 4.9-4.10 จากการทดลองพบว่า อุณหภูมิที่เหมาะสมต่อการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส คือ 30 องศาเซลเซียส โดยน้ำหนักเซลล์แห้งจะสูงที่สุด คือ 2.55 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 2 ของเพาะเลี้ยง และมีกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสสูงที่สุด คือ 35,293.00 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง รองลงมาคือ การบ่มที่อุณหภูมิ 40 องศาเซลเซียส ให้น้ำหนักเซลล์แห้ง 2.20 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 2 ของการเพาะเลี้ยง และมีกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส 18,894.68 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง แต่การบ่มที่อุณหภูมิ 50 และ 60 องศาเซลเซียส พบน้ำหนักเซลล์แห้งน้อยมาก คือ 0.17 และ 0.10 กรัมต่อลิตรในวันที่ 2 ของการเพาะเลี้ยง ตามลำดับ และพบกิจกรรมของเอนไซม์ 6.61 หน่วยต่อมิลลิลิตร และ 3.30 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง ตามลำดับ จากการเปรียบเทียบผลของอุณหภูมิที่เหมาะสมของการบ่มทางสถิติโดยวิธี DMRT ที่ระดับความเชื่อมั่น 99 เปอร์เซ็นต์ พบว่า การบ่มที่อุณหภูมิต่างกันให้ผลต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสที่ต่างกัน ดังแสดงในตารางที่ 4.5

จากการทดลองแสดงให้เห็นว่า อุณหภูมิที่เหมาะสมต่อการเจริญและผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Penicillium pinophilum* TISTR 3386 คือ 30 องศาเซลเซียส ซึ่งสอดคล้องกับผลการทดลองของ Simonson *et al.* (1975) ที่รายงานว่า อุณหภูมิที่เหมาะสมต่อการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Fusarium moniliforme* คือ 30 องศาเซลเซียส Minakova and Preobrazhenskaya (1980) รายงานว่า อุณหภูมิที่เหมาะสมต่อการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Penicillium purpurogenum* อยู่ในช่วง 25-30 องศาเซลเซียส Mudhu and Prabhu (1983) รายงานว่า อุณหภูมิที่เหมาะสมต่อการเจริญของ *Penicillium aculeatum* คือ 30 องศาเซลเซียส Koenig and Day (1988) รายงานว่า อุณหภูมิที่เหมาะสมต่อการเจริญของ *Lipomyces starkeyi* อยู่ในช่วง 25-30 องศาเซลเซียส ซึ่งการบ่มเชื้อที่อุณหภูมิสูงกว่า 33 องศาเซลเซียส จะไม่พบการเจริญของเชื้อเลย Pebery (1989) รายงานว่า อุณหภูมิที่เหมาะสมต่อการเจริญของ *Penicillium sp.* อยู่ในช่วง 25-30 องศาเซลเซียส Wynter *et al.* (1995) รายงานว่าอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Chaetomium gracile* ATCC 60150 *Chaetomium indicum* ATCC 48386 *Cellvibrio mixtus* ACM 2601 *Pseudomonas mixta* ACM 733 *Bacillus coagulans* คือ 30 องศาเซลเซียส

ก)



ข)



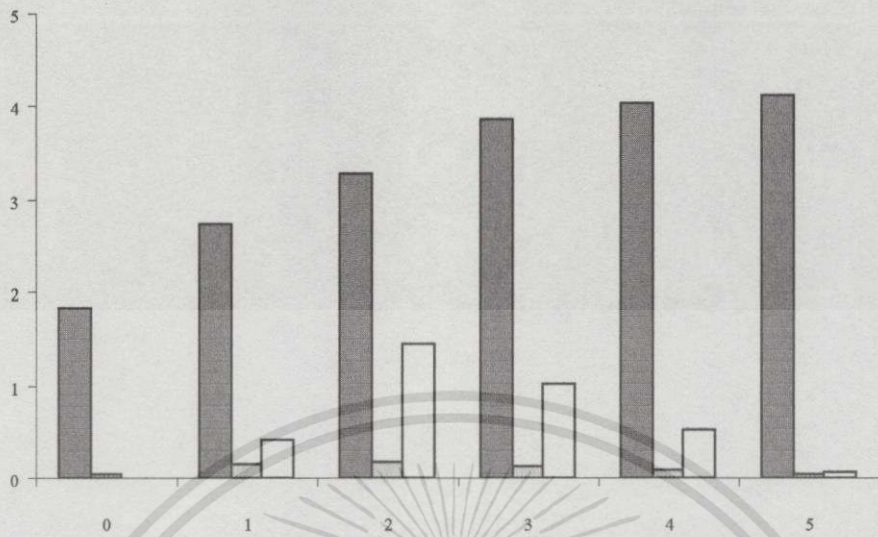
■ น้ำตากริวิซ์ (เปอร์เซ็นต์) □ น้ำหนักแห้ง (กรัมต่อลิตร) □ กิจกรรมของเอนไซม์ (หน่วยต่อมิลลิกรัม) x10000

รูปที่ 4.9 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กชเตรนเนสเมื่อบ่มเชื้อที่อุณหภูมิ

ก) 30 องศาเซลเซียส

ข) 40 องศาเซลเซียส

ก)



ข)



■ น้ำตาสรีดิวัช (เปอร์เซ็นต์) □ น้ำหนักร้าง (กรัมต่อลิตร) □ กิจกรรมของเอนไซม์ (หน่วยต่อมิลลิตร) x100

รูปที่ 4.10 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซเตรนเนสเมื่อบ่มเชื้อที่อุณหภูมิ

ก) 50 องศาเซลเซียส

ข) 60 องศาเซลเซียส

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ 4.5 แสดงการเปรียบเทียบผลของการบ่มเชื้อที่อุณหภูมิต่างๆ ที่มีต่อการผลิตเอนไซม์
เด็กซ์เตรนเนส

อุณหภูมิของการบ่มเชื้อ (องศาเซลเซียส)	30	40	50	60
กิจกรรมของเอนไซม์ เด็กซ์เตรนเนส (หน่วยต่อมิลลิลิตร)	35,293.00	18,894.68	6.61	3.30
	a	b	c	d

กำหนดให้ ตัวอักษรเหมือนกัน หมายถึง กิจกรรมของเอนไซม์ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ
ตัวอักษรต่างกัน หมายถึง กิจกรรมของเอนไซม์มีความแตกต่างกันทางสถิติ

จากการศึกษาปัจจัยที่เหมาะสมต่อการเจริญและผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Penicillium pinophilum* TISTR 3386 พบว่าส่วนประกอบอาหารที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสประกอบด้วย เด็กซ์เตรน 7.5 กรัมต่อลิตร โซเดียมไนเตรท 3.0 กรัมต่อลิตร โพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟต 1.5 กรัมต่อลิตร โพแทสเซียมคลอไรด์ 0.5 กรัมต่อลิตร และแมกนีเซียมซัลเฟตเฮปตะไฮเดรต 0.5 กรัมต่อลิตร ที่พีเอชเริ่มต้น 4.0 และอุณหภูมิของการเพาะเลี้ยง 30 องศาเซลเซียส ภายหลังจากการบ่มบนเครื่องเขย่าความเร็ว 200 รอบต่อนาที เป็นเวลา 5 วัน พบกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส 35,293.00 หน่วยต่อมิลลิลิตรในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง และมีน้ำหนักเซลล์แห้ง 2.55 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 2 ของการเพาะเลี้ยง

4.2 ผลการศึกษาผลของโลหะที่มีต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส

นำสูตรอาหารที่ได้รับการดัดแปลงให้เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสมาศึกษาผลของโลหะ โดยโลหะที่ใช้ศึกษา ได้แก่ แคลเซียมคลอไรด์ ซิงค์ซัลเฟต เพอร์รัสซัลเฟต เมอร์คิวรัสซัลเฟต และเลดอะซิเตต โดยใช้ที่ความเข้มข้น 2.0 กรัมต่อลิตร ตามลำดับ

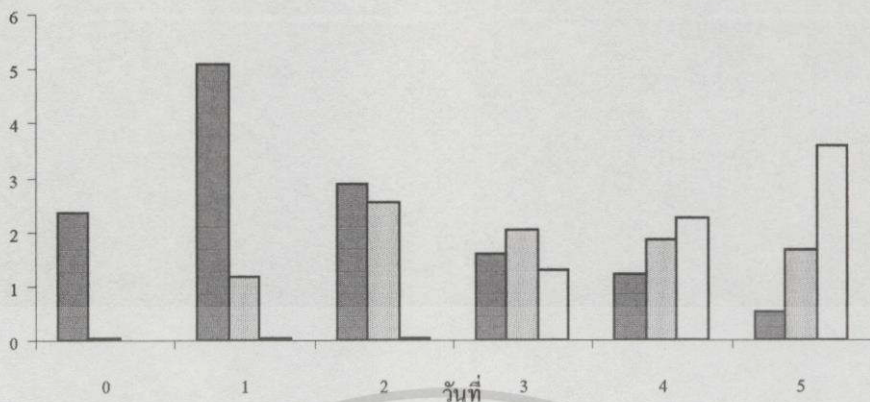
ผลของโลหะที่มีต่อการเจริญและผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส แสดงในรูปที่ 4.11-4.12 จากการทดลองพบว่า โลหะทุกชนิดที่เติมลงในอาหารที่เลี้ยงเชื้อมีผลทำให้กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสลดลงเมื่อเปรียบเทียบกับอาหารที่ไม่เติมโลหะ โดยอาหารที่ไม่เติมโลหะให้กิจกรรมของเอนไซม์ 35,656.40 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง ผลของการเติมเพอร์รัสซัลเฟตลงในอาหาร พบว่า มีกิจกรรมของเอนไซม์ 15,687.22 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง การเติมเลดอะซิเตต พบว่า มีกิจกรรมของเอนไซม์ 2,453.70 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง การเติมซิงค์ซัลเฟต พบว่า มีกิจกรรมของเอนไซม์ 2,127.80 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง การเติมแคลเซียมคลอไรด์ พบว่า มีกิจกรรมของเอนไซม์ 23.26 หน่วย

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

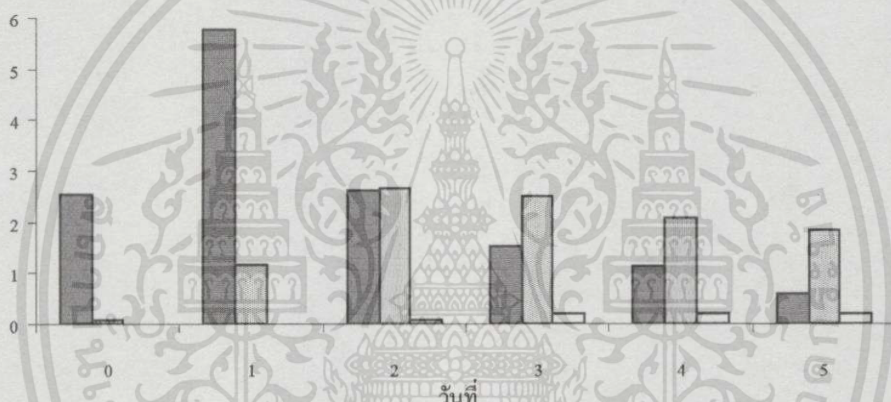
ต่อมิลลิกรัม ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง ซึ่งการเติมเมอร์คิวรีคลอไรด์ จะไม่พบกิจกรรมของ เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสเลย สำหรับการเจริญของเชื้อ พบว่าการเติมซิงค์คลอไรด์และเฟอร์รัสซัลเฟต ส่งผลให้การเจริญสูงขึ้นเล็กน้อย โดยมีน้ำหนักเซลล์แห้ง 2.64 กรัมต่อลิตร และ 2.57 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 2 ของการเพาะเลี้ยง ตามลำดับ ในขณะที่อาหารที่ไม่เติมโลหะจะให้น้ำหนักเซลล์แห้ง 2.54 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 2 ของการเพาะเลี้ยง ซึ่งการเติมเลคอะซิเตด แคดเมียมคลอไรด์ และเมอร์คิวรีคลอไรด์ มีผลยับยั้งการเจริญ โดยพบว่ามีน้ำหนักเซลล์แห้ง 1.37 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 3 ของการเพาะเลี้ยง 0.13 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 4 ของการเพาะเลี้ยง และ 0.12 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 3 ของการเพาะเลี้ยง ตามลำดับ สำหรับพีเอชของน้ำหมัก พบว่า การเติมแคดเมียมคลอไรด์และเมอร์คิวรีคลอไรด์ มีผลทำให้พีเอชของน้ำหมักเป็นกรด คือ 4.0 และ 3.4 ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง ส่วนการเติมเฟอร์รัสซัลเฟตและเลคอะซิเตด มีผลทำให้พีเอชของน้ำหมักเป็นกลาง คือ 6.8 และ 6.4 ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง ตามลำดับ ส่วนการเติมซิงค์ซัลเฟตมีผลทำให้พีเอชของน้ำหมักเป็นด่าง คือ 8.1 ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง จากการเปรียบเทียบผลของการเติมโลหะทางสถิติโดยวิธี DMRT ที่ระดับความเชื่อมั่น 99 เปอร์เซ็นต์ พบว่า อาหารเลี้ยงเชื้อที่เติมโลหะให้ผลของการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสแตกต่างจากอาหารที่ไม่เติม ดังแสดงในตารางที่ 4.6

จากผลการทดลอง พบว่า การเติมซิงค์ซัลเฟตและเฟอร์รัสซัลเฟต พบว่ามีการเจริญของเชื้อสูงขึ้นเล็กน้อย ทั้งนี้อาจเป็นผลมาจาก ซิงค์(II)ไอออน (Zn^{2+}) และเฟอร์รัส(II)ไอออน (Fe^{2+}) เป็นแหล่งเกลือแร่ที่เป็นตัวเร่งปฏิกิริยาชีวเคมีและเป็นองค์ประกอบบางอย่างของเซลล์ ซึ่งจุลินทรีย์ต้องการในปริมาณที่เล็กน้อย แต่เนื่องจากเติมลงไป ในอาหารมากเกินไป อาจจะไปทำปฏิกิริยากับเอนไซม์ในน้ำหมัก ทำให้กิจกรรมของเอนไซม์ลดลง Hiraoka *et al.* (1972) รายงานว่ากิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจาก *Aspergillus carneus* ถูกยับยั้งโดย เฟอร์รัส(II)ไอออน (Fe^{2+}) Kobayachi *et al.* (1983) รายงานว่า เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจาก *Flavobacterium* sp. M-37 ถูกยับยั้งโดยเฟอร์รัส(II)ไอออน (Fe^{2+}) และซิงค์(II)ไอออน (Zn^{2+}) Arnold *et al.* (1998) รายงานว่า เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจาก *Sporothrix schenckii* IP-29 ถูกยับยั้งโดย ซิงค์(II)ไอออน (Zn^{2+})

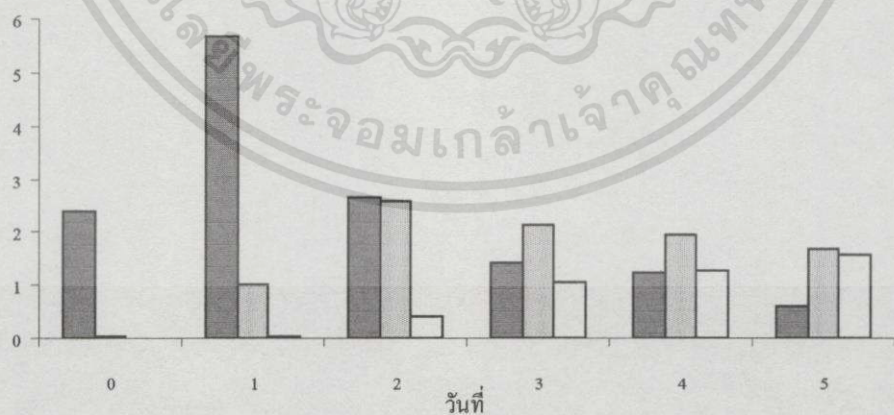
ก)



ข)



ค)



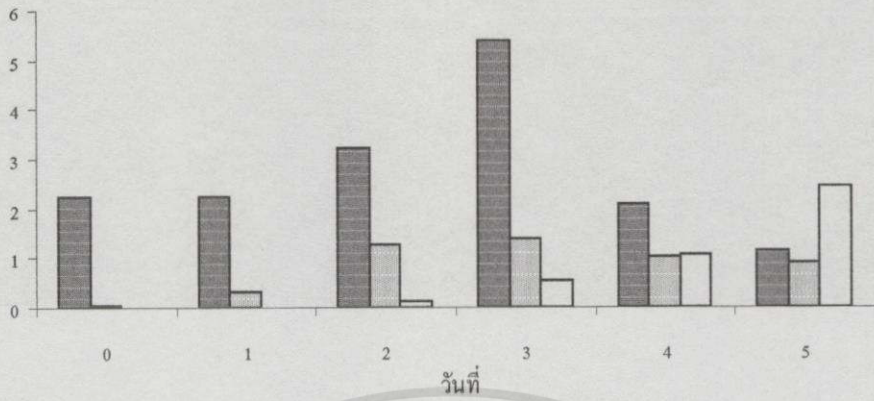
■ น้ำตาลรีดิวซ์ (เปอร์เซ็นต์) □ น้ำหนักแห้ง (กรัมต่อลิตร) □ กิจกรรมของเอนไซม์ (หน่วยต่อมิลลิตร) x10000

รูปที่ 4.11 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กชเตรนเนสเมื่อเติมโลหะ

ก) ไม่เติมโลหะ ข) ซิงค์ซัลเฟต ค) เฟอร์รัสซัลเฟต

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

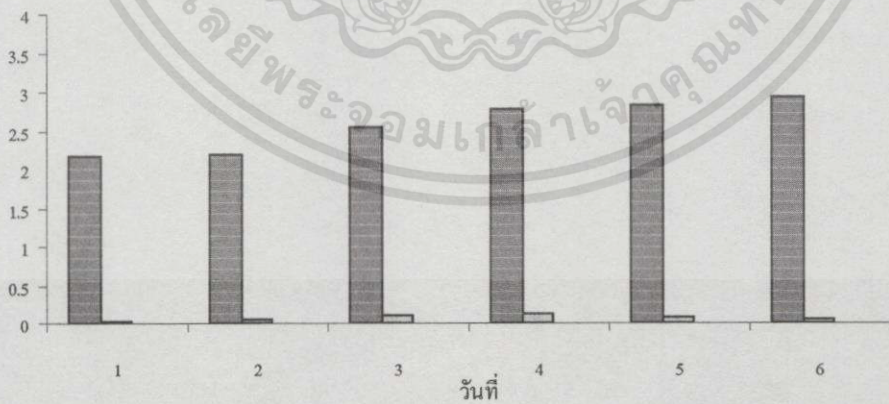
ก)



ข)



ค)



■ น้ำคาลรีควิช (เปอร์เซ็นต์) □ น้ำหนักแห้ง (กรัมต่อลิตร) □ กิจกรรมของเอนไซม์ (หน่วยต่อมิลลิลิตร) x1000

รูปที่ 4.12 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กชเตรนเนสเมื่อเติมโลหะ

ก) เลดอะซิเตต ข) แคดเมียมคลอไรด์ ค) เมอร์คิวริกคลอไรด์

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ 4.6 แสดงการเปรียบเทียบผลของการเติมโลหะลงในอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีต่อการผลิต
เอนไซม์เด็กซ์แทรนเนส

โลหะหนัก	ไม่เติม	ซิงค์ ซัลเฟต	เฟอร์รัส ซัลเฟต	เลด อะซิเตต	แคดเมียม คลอไรด์	เมอร์คิวรี คลอไรด์
กิจกรรมของ เอนไซม์เด็กซ์แทรนเนส (หน่วยต่อมิลลิลิตร)	35,656.40 a	2,127.80 b	15,687.22 c	2,453.70 d	23.26 e	0 f

กำหนดให้ ตัวอักษรเหมือนกัน หมายถึง กิจกรรมของเอนไซม์ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ
ตัวอักษรต่างกัน หมายถึง กิจกรรมของเอนไซม์มีความแตกต่างกันทางสถิติ

4.3 ผลของน้ำตาลบางชนิดที่มีต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์แทรนเนส

4.3.1 ผลของการใช้น้ำตาลบางชนิดเป็นแหล่งคาร์บอน

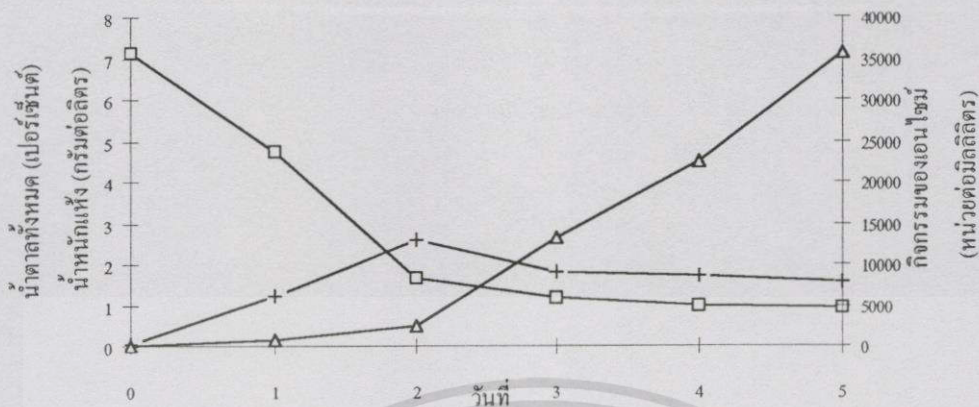
นำสูตรอาหารที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์แทรนเนส มาศึกษาผลของน้ำตาลบางชนิด ซึ่งน้ำตาลที่ใช้ศึกษา ได้แก่ กลูโคส ซูโครส มอลโตส ฟรักโตส และอะราบีโนส ตามลำดับ โดยใช้ที่ความเข้มข้น 10.0 กรัมต่อลิตร แทนการใช้เด็กซ์แทรนในสูตรอาหาร

ผลของการใช้น้ำตาลบางชนิดแทนเด็กซ์แทรนที่มีต่อเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์แทรนเนส แสดงในรูปที่ 4.13-4.14 จากการใช้น้ำตาลทุกชนิดเป็นแหล่งคาร์บอนแทนเด็กซ์แทรนพบว่า มีเอนไซม์เด็กซ์แทรนเนสเกิดขึ้นเพียงเล็กน้อยเมื่อเทียบกับเด็กซ์แทรน ซึ่งการใช้เด็กซ์แทรนเป็นแหล่งคาร์บอน ให้กิจกรรมของเอนไซม์ 35,524.20 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง สำหรับอาหารที่ใช้กลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอน พบว่ามีกิจกรรมของเอนไซม์ 246.48 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง การใช้ซูโครสเป็นแหล่งคาร์บอน พบกิจกรรมของเอนไซม์ 4.49 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง การใช้มอลโตสเป็นแหล่งคาร์บอน พบกิจกรรมของเอนไซม์ 56.20 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง การใช้ฟรักโตสเป็นแหล่งคาร์บอน พบกิจกรรมของเอนไซม์ 13.88 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง การใช้อะราบีโนสเป็นแหล่งคาร์บอน พบกิจกรรมของเอนไซม์ 47.60 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง สำหรับการเจริญของเชื้อ พบว่า น้ำตาลทุกชนิดที่ใช้เป็นแหล่งคาร์บอนแทนเด็กซ์แทรน มีผลต่อการเจริญของเชื้อ ซึ่งการใช้เด็กซ์แทรนเป็นแหล่งคาร์บอนให้น้ำหนักเซลล์แห้ง 2.58 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 2 ของการเพาะเลี้ยง การใช้กลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอนให้น้ำหนักเซลล์แห้ง 2.90 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 2 ของการเพาะเลี้ยง การใช้มอลโตสเป็นแหล่งคาร์บอนให้น้ำหนักเซลล์แห้ง 2.87 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 4 ของการเพาะเลี้ยง การใช้ซูโครสเป็นแหล่งคาร์บอนให้น้ำ

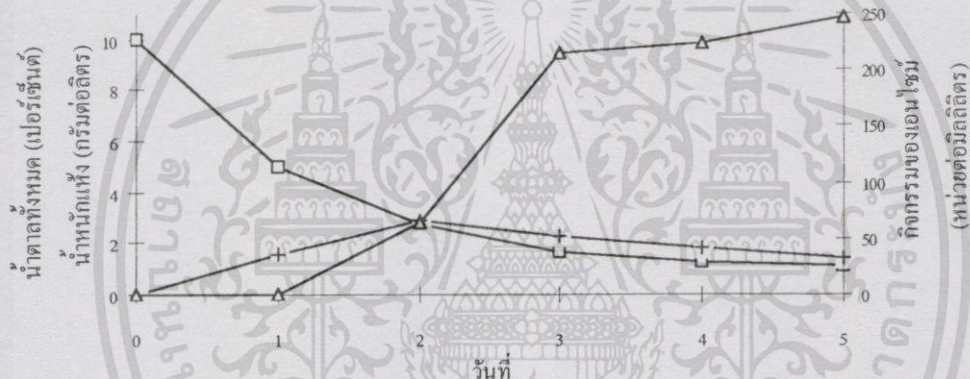
หนักเซลล์แห้ง 2.34 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 4 ของการเพาะเลี้ยง การใช้ฟรักโทสเป็นแหล่งคาร์บอน ให้นำหนักเซลล์แห้ง 2.59 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 3 ของการเพาะเลี้ยง การใช้อะราบิโนสเป็นแหล่งคาร์บอนให้นำหนักเซลล์แห้ง 2.12 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 4 ของการเพาะเลี้ยง สำหรับพีเอชของน้ำหมัก พบว่ามีการเปลี่ยนแปลงไปในทางเดียวกัน คือ ในวันที่ 1 ของการเพาะเลี้ยง พีเอชของน้ำหมักจะเพิ่มขึ้นในช่วง 4.4-6.4 และลดลงในวันที่ 2 ของการเพาะเลี้ยง โดยอยู่ในช่วง 3.5-5.3 หลังจากนั้นจะเพิ่มขึ้นในลักษณะคงที่ ซึ่งพีเอชของน้ำหมักในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง อยู่ในช่วง 5.3-6.5 จากการเปรียบเทียบผลของการใช้น้ำตาลบางชนิดเป็นแหล่งคาร์บอนทางสถิติโดยวิธี DMRT ที่ระดับความเชื่อมั่นที่ 99 เปอร์เซ็นต์ พบว่า น้ำตาลทุกชนิดให้ผลของการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสแตกต่างจากการใช้เด็กซ์เตรนเป็นแหล่งคาร์บอน ดังแสดงในตารางที่ 4.7

จากการทดลองแสดงให้เห็นว่า *Penicillium pinophilum* TISTR 3386 สามารถผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสได้ 2 ลักษณะ คือ ผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสโดยการชักนำของเด็กซ์เตรน (inducible enzyme) และผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสในลักษณะของคอนสตีติฟเอนไซม์ (constitutive enzyme) ซึ่งกลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอนที่ทำให้เกิดการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสในลักษณะของคอนสตีติฟเอนไซม์ได้สูงกว่าน้ำตาลชนิดอื่นๆ ผลของการผลิตเอนไซม์สอคคด้องกับรายงานของ Yamaguchi and Gocho (1973) ที่รายงานว่า *Brevibacterium fuscum* var. *dextranlyticum* สามารถผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสได้ 2 ลักษณะ คือ ผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสโดยการชักนำของเด็กซ์เตรน ซึ่งให้กิจกรรมของเอนไซม์สูงที่สุด และผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสในลักษณะของคอนสตีติฟเอนไซม์ โดยใช้แป้ง กลูโคส ซูโครส มอลโตส และฟรักโทส เป็นแหล่งคาร์บอน ซึ่งให้กิจกรรมของเอนไซม์ 7 เปอร์เซ็นต์ 5 เปอร์เซ็นต์ 4 เปอร์เซ็นต์ 5 เปอร์เซ็นต์ และ 2.5 เปอร์เซ็นต์ของกิจกรรมเอนไซม์ที่ถูกชักนำโดยเด็กซ์เตรน ตามลำดับ Staat and Schachtele (1975) รายงานว่า *Actinomyces israelii* สามารถผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสในลักษณะของคอนสตีติฟเอนไซม์ เมื่อเจริญอยู่ในอาหารที่ใช้กลูโคส ความเข้มข้น 1 เปอร์เซ็นต์ เป็นแหล่งคาร์บอน แต่กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสที่ได้ต่ำกว่าการใช้เด็กซ์เตรนเป็นตัวชักนำ Jensen and Olsen (1996) รายงานว่า *Thermomyces lanuginosus* สามารถผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสในลักษณะของคอนสตีติฟเอนไซม์โดยใช้แป้ง มอลโตส กลูโคส ซูโครส และน้ำมันมะกอก เป็นแหล่งคาร์บอน โดยให้กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส 37 หน่วยต่อมิลลิลิตร 11 หน่วยต่อมิลลิลิตร 3 หน่วยต่อมิลลิลิตร 5 หน่วยต่อมิลลิลิตร และ 6 หน่วยต่อมิลลิลิตร ตามลำดับ แต่กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสที่เกิดขึ้นต่ำกว่าการใช้เด็กซ์เตรนเป็นตัวชักนำ ซึ่งให้กิจกรรมของเอนไซม์ 44 หน่วยต่อมิลลิลิตร ผลการทดลองแตกต่างจาก Fukumoto *et al.* (1971) ที่รายงานว่า *Penicillium luteum* สามารถผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสเมื่อใช้เด็กซ์เตรน และโอลิโกแซคคาไรด์ที่ประกอบด้วยพันธะ α -1,6 เป็นแหล่งคาร์บอน แต่ไม่พบกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสเมื่อใช้ กลูโคส มอลโตส ซูโครส และแลคโตสเป็นแหล่งคาร์บอน Marsy (1991) เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

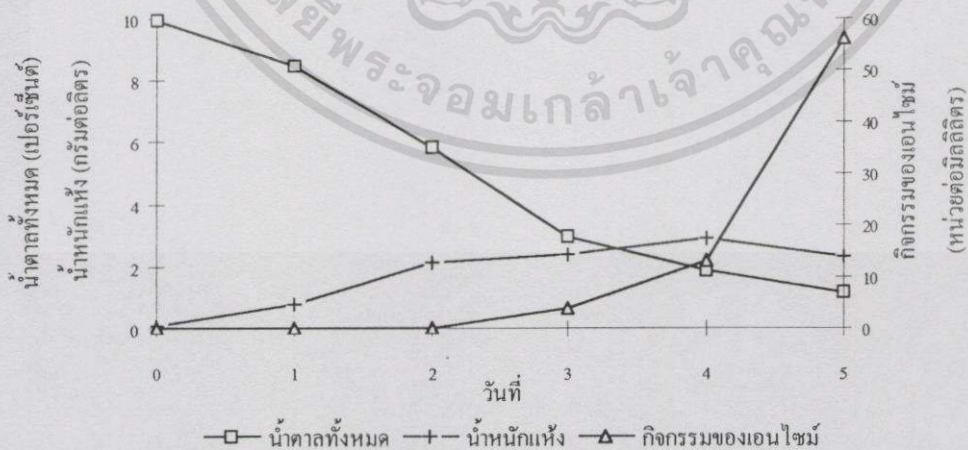
ก)



ข)



ค)

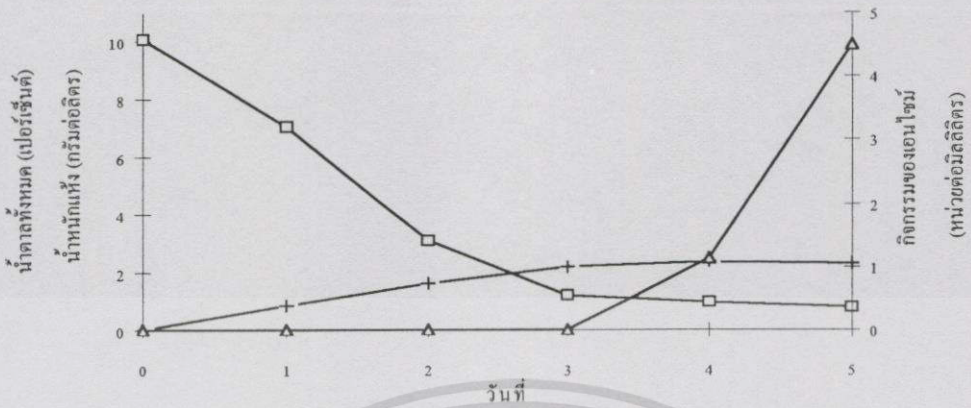


รูปที่ 4.13 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กชเตรนเนสเมื่อใช้น้ำตาลบางชนิดเป็นแหล่งคาร์บอนแทนเด็กชเตรน

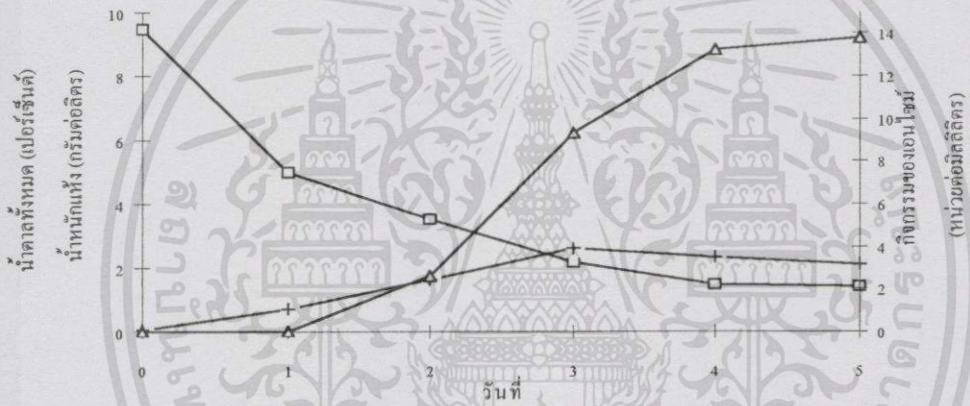
ก) เด็กชเตรน ข) กลูโคส ค) มอลโตส

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

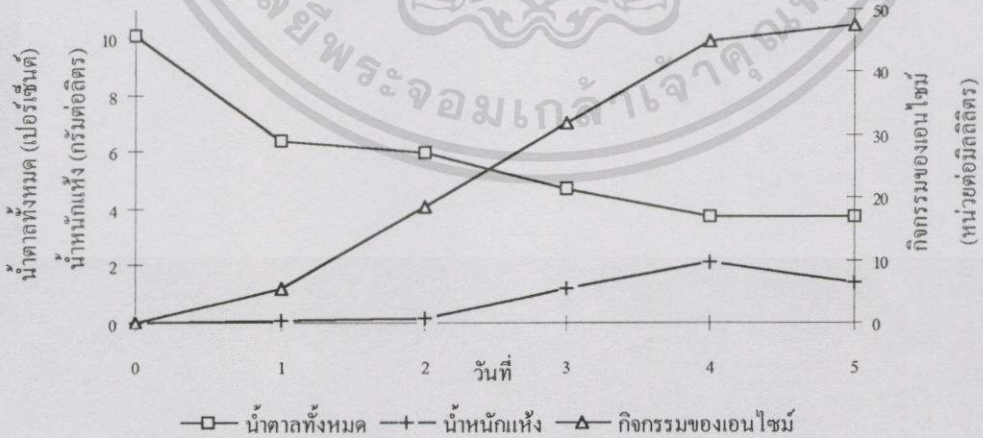
ก)



ข)



ค)



รูปที่ 4.14 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กชเตรนเนสเมื่อใช้น้ำตาลบางชนิดเป็นแหล่งคาร์บอนแทนเด็กชเตรน

ก) ชูโครส ข) ฟรักโตส ค) อะราบีโนส

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

รายงานว่ *Fusarium moniliforme* สามารถผลิตเอนไซม์เด็กซ์แทรนเนส เมื่อเจริญอยู่ในอาหารที่ใช้เด็กซ์แทรนเป็นแหล่งคาร์บอน แต่เมื่อเจริญอยู่ในอาหารที่ใช้กลูโคส มอลโตส และไซโลส เป็นแหล่งคาร์บอน จะไม่พบกิจกรรมของเอนไซม์เลย

ตารางที่ 4.7 แสดงการเปรียบเทียบผลของน้ำตาลบางชนิดที่มีต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์แทรนเนส

ชนิดของน้ำตาล	เด็กซ์ แทรน	กลูโคส	ซูโครส	มอลโตส	ฟรักโตส	อะราบี โนส
กิจกรรมของเอนไซม์ เด็กซ์แทรนเนส (หน่วยต่อมิลลิลิตร)	35,524.20 a	246.48 b	4.49 b	56.20 b	13.88 b	47.60 b

กำหนดให้ ตัวอักษรเหมือนกัน หมายถึง กิจกรรมของเอนไซม์ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ
ตัวอักษรต่างกัน หมายถึง กิจกรรมของเอนไซม์มีความแตกต่างกันทางสถิติ

4.3.2 ผลของการใช้น้ำตาลบางชนิดร่วมกับเด็กซ์แทรน

นำสูตรอาหารที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์แทรนเนส มาศึกษาผลของใช้น้ำตาลบางชนิดร่วมกับเด็กซ์แทรน ซึ่งน้ำตาลที่ใช้ศึกษา ได้แก่ กลูโคส ซูโครส มอลโตส ฟรักโตส และอะราบีโนส ตามลำดับ โดยใช้ที่ความเข้มข้น 2.0 กรัมต่อลิตร ใช้ร่วมกับเด็กซ์แทรนที่ความเข้มข้น 7.5 กรัมต่อลิตร

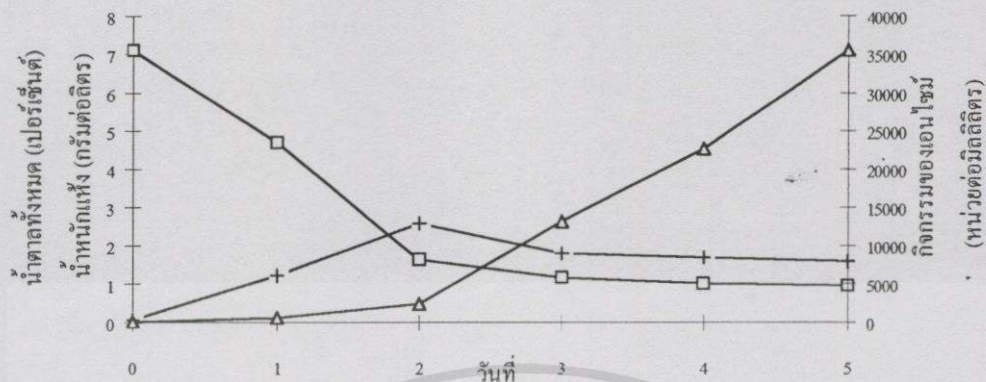
ผลของการใช้น้ำตาลบางชนิดร่วมกับเด็กซ์แทรนที่มีต่อเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์แทรนเนส แสดงในรูปที่ 4.15-4.16 จากการทดลองพบว่า การใช้น้ำตาลบางชนิดร่วมกับเด็กซ์แทรนส่งผลให้กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์แทรนเนสสูงกว่าการใช้น้ำตาลชนิดนั้นๆ เป็นแหล่งคาร์บอนแต่เพียงอย่างเดียว แต่กิจกรรมของเอนไซม์ที่เพิ่มขึ้นนั้นต่ำกว่าการใช้เด็กซ์แทรนเป็นแหล่งคาร์บอนเพียงอย่างเดียว ซึ่งให้กิจกรรมของเอนไซม์ 35,524.23 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง สำหรับการใส่กลูโคสร่วมกับเด็กซ์แทรน ให้กิจกรรมของเอนไซม์ 24,837.00 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะ การใส่มอลโตสร่วมกับเด็กซ์แทรนให้กิจกรรมของเอนไซม์ 23,530.84 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง การใส่ซูโครสร่วมกับเด็กซ์แทรนให้กิจกรรมของเอนไซม์ 20,438.30 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง การใส่ฟรักโตสร่วมกับเด็กซ์แทรนให้กิจกรรมของเอนไซม์ 22,916.30 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง การใส่อะราบีโนสร่วมกับเด็กซ์แทรนให้กิจกรรมของเอนไซม์ 21,350.28 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง โดยที่กิจกรรมของเอนไซม์จะเกิดในวันที่ 1-2 ของการเพาะเลี้ยงภายหลัง

จากน้ำตาลที่เติมเริ่มลดลง สำหรับการเจริญของเชื้อ พบว่า น้ำตาลทุกชนิดที่ใช้ร่วมกับเด็กซ์แทรน เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น เมื่ออนุญาตให้มาใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

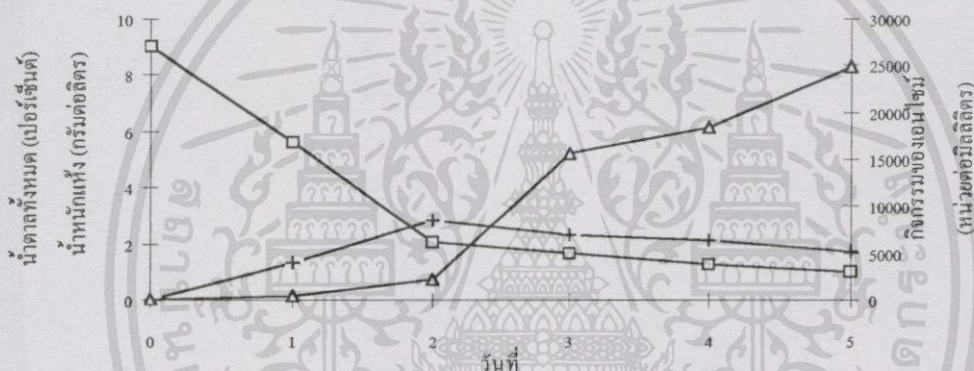
ให้น้ำหนักเซลล์แห้งสูงกว่าการใช้เด็กชเตรนเป็นแหล่งคาร์บอนเพียงอย่างเดียว ซึ่งให้น้ำหนักเซลล์แห้ง 2.58 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 2 ของการเพาะเลี้ยง การใช้กลูโคสร่วมกับเด็กชเตรนให้น้ำหนักเซลล์แห้ง 2.80 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 2 ของการเพาะเลี้ยง การใช้มอลโตสร่วมกับเด็กชเตรนให้น้ำหนักเซลล์แห้ง 2.78 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 2 ของการเพาะเลี้ยง การใช้ซูโครสร่วมกับเด็กชเตรนให้น้ำหนักเซลล์แห้ง 2.82 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 2 ของการเพาะเลี้ยง การใช้ฟรักโตสร่วมกับเด็กชเตรนให้น้ำหนักเซลล์แห้ง 2.89 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 2 ของการเพาะเลี้ยง การใช้อะราบิโนสร่วมกับเด็กชเตรนให้น้ำหนักเซลล์แห้ง 2.69 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 2 ของการเพาะเลี้ยง สำหรับค่าพีเอชของน้ำหมัก พบว่า มีการเปลี่ยนแปลงไปในทางเดียวกัน คือ ในวันที่ 1 ของการเพาะเลี้ยง พีเอชของน้ำหมักเพิ่มขึ้นในช่วง 6.3-6.5 และลดลงในวันที่ 2 ของการเพาะเลี้ยง โดยอยู่ในช่วง 3.8-5.3 หลังจากนั้นจะเพิ่มขึ้นในลักษณะคงที่ ซึ่งพีเอชของน้ำหมักในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง อยู่ในช่วง 6.2-6.5 จากการเปรียบเทียบผลของการใช้น้ำตาลบางชนิดร่วมกับเด็กชเตรนทางสถิติโดยวิธี DMRT ที่ระดับความเชื่อมั่น 99 เปอร์เซ็นต์ พบว่า การใช้เด็กชเตรนเป็นแหล่งคาร์บอนเพียงอย่างเดียว ให้ผลของการผลิตเอนไซม์เด็กชเตรนเนสแตกต่างจากการใช้น้ำตาลบางชนิดร่วมกับเด็กชเตรน และการใช้กลูโคสร่วมกับเด็กชเตรนให้ผลของการผลิตเอนไซม์แตกต่างจากการใช้น้ำตาลชนิดอื่นๆ ร่วมกับเด็กชเตรน ดังแสดงในตารางที่ 4.8

จากผลการทดลองแสดงให้เห็นว่า น้ำตาลบางชนิดที่เติมร่วมกับเด็กชเตรนเพื่อเป็นแหล่งคาร์บอน ช่วยส่งเสริมการเจริญของจุลินทรีย์ โดยให้น้ำหนักเซลล์แห้งสูงกว่าการใช้เด็กชเตรนเป็นแหล่งคาร์บอนเพียงอย่างเดียว สำหรับกิจกรรมของเอนไซม์เด็กชเตรนเนสที่เกิดขึ้นจากการใช้น้ำตาลบางชนิดร่วมกับเด็กชเตรน พบว่า เริ่มเกิดขึ้นในช่วงวันที่ 1-2 ของการเพาะเลี้ยงภายหลังจากที่น้ำตาลที่เติมเริ่มลดลง ซึ่งกิจกรรมของเอนไซม์ที่เกิดขึ้นจะต่ำกว่าการใช้เด็กชเตรนเป็นแหล่งคาร์บอนเพียงอย่างเดียว ทั้งนี้อาจเป็นผลมาจาก น้ำตาลที่เติมลงไปมีโมเลกุลเล็ก เชื่อสามารถใช้ได้ดีกว่าการใช้เด็กชเตรนซึ่งมีโมเลกุลใหญ่ ดังนั้นจึงใช้น้ำตาลเหล่านี้ก่อนเพื่อเพิ่มปริมาณเซลล์ หลังจากนี้น้ำตาลเริ่มลดลงจึงผลิตเอนไซม์เด็กชเตรนเนสออกมาย่อยเด็กชเตรนเพื่อใช้เป็นแหล่งคาร์บอนต่อไป จากการเปรียบเทียบระยะเวลาของการผลิตเอนไซม์เด็กชเตรนเนสของการใช้น้ำตาลชนิดต่างๆ พบว่า การใช้กลูโคสร่วมกับเด็กชเตรน ให้ผลของการผลิตเอนไซม์เร็วกว่าน้ำตาลชนิดอื่นๆ โดยกิจกรรมของเอนไซม์ที่เริ่มปรากฏในวันที่ 2 ของการเพาะเลี้ยงจะสูงกว่ากิจกรรมของเอนไซม์ที่ได้จากการใช้น้ำตาลชนิดอื่นๆ และปริมาณน้ำตาล (total sugar) ของอาหารที่เติมกลูโคสในช่วงวันที่ 1-2 ของการเพาะเลี้ยง ลดลงเร็วกว่าในอาหารที่เติมน้ำตาลชนิดอื่นๆ ทั้งนี้อาจเป็นผลมาจาก กลูโคสเป็นน้ำตาลโมเลกุลเดี่ยว เชื่อสามารถใช้ได้ง่ายและเร็วกว่าน้ำตาลชนิดอื่นๆ ดังนั้นกลูโคสที่เติมลงไปจึงลดลงเร็วกว่าน้ำตาลชนิดอื่นๆ เป็นผลให้มีการผลิตเอนไซม์เด็กชเตรนเนสออกมาย่อยเด็กชเตรนได้เร็วกว่า

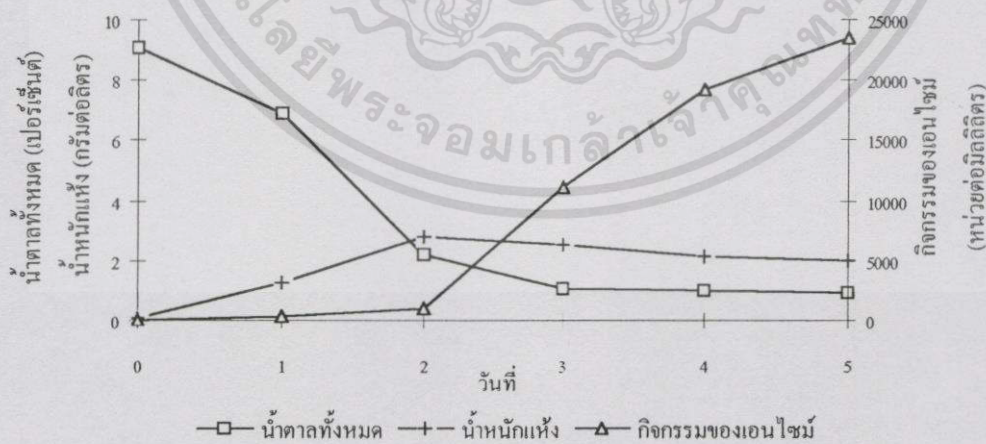
ก)



ข)



ค)



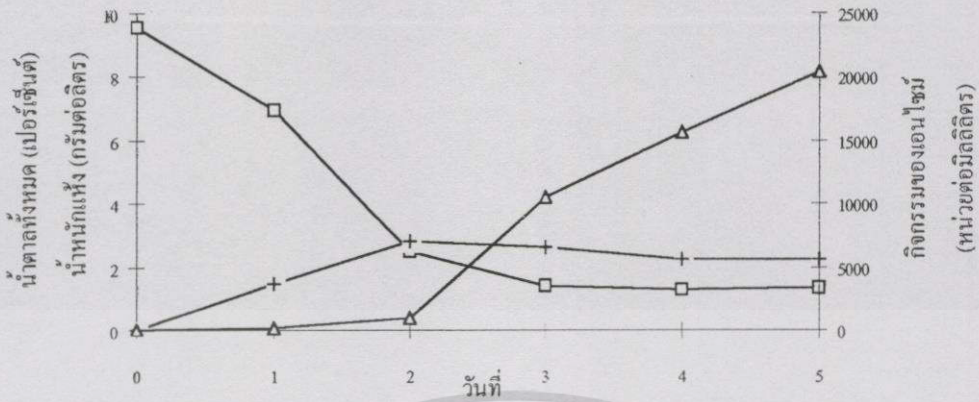
—□— น้ำตาดังหมด —+— น้ำหนักแห้ง —▲— กิจกรรมของเอนไซม์

รูปที่ 4.15 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซเตรนเนสเมื่อใช้น้ำตาลบางชนิด ร่วมกับเด็กซเตรน

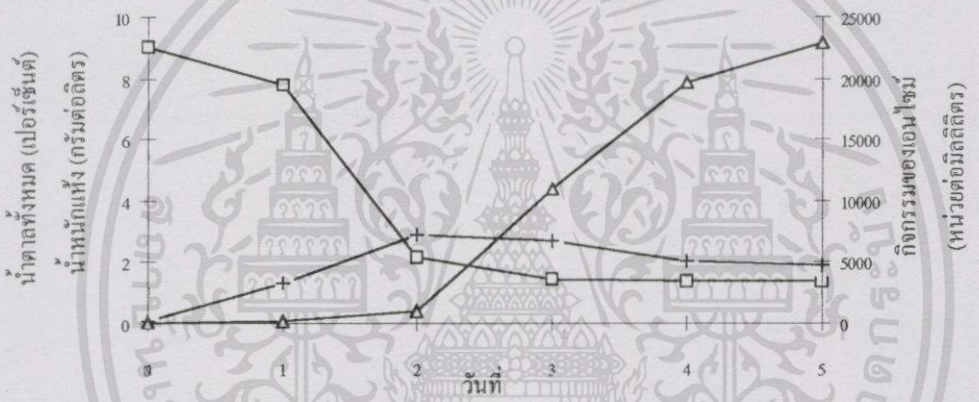
- ก) เด็กซเตรนเพียงอย่างเดียว ข) กลูโคสร่วมกับเด็กซเตรน
- ค) มอลโตสร่วมกับเด็กซเตรน

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

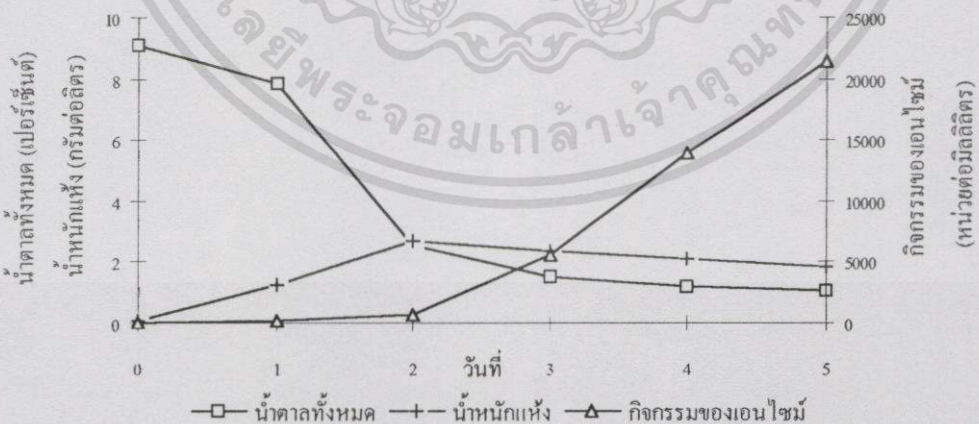
ก)



ข)



ค)



รูปที่ 4.16 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสเมื่อใช้น้ำคาลบางชนิด ร่วมกับเด็กซ์เตรน

- ก) ซูโครสร่วมกับเด็กซ์เตรน ข) ฟรักโตสร่วมกับเด็กซ์เตรน
- ค) อะราบีโนสร่วมกับเด็กซ์เตรน

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ 4.8 แสดงการเปรียบเทียบผลของการใช้น้ำตาลบางชนิดร่วมกับเด็กขเตรนที่มีต่อการผลิตเอนไซม์เด็กขเตรนเนส

เติมเด็กขเตรนร่วมกับ	ไม่เติม	กลูโคส	ซูโครส	มอลโตส	ฟรักโตส	อะราบิโนส
กิจกรรมของเอนไซม์เด็กขเตรนเนส (หน่วยต่อมิลลิลิตร)	35,524.23	24,837.00	20,438.30	23,530.84	22,916.30	21,350.28
	a	b	c	c	c	c

กำหนดให้ ตัวอักษรเหมือนกัน หมายถึง กิจกรรมของเอนไซม์ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ
ตัวอักษรต่างกัน หมายถึง กิจกรรมของเอนไซม์มีความแตกต่างกันทางสถิติ

4.3.3 ผลของการใช้น้ำตาลกลูโคสที่ความเข้มข้นต่างๆ ร่วมกับเด็กขเตรน

นำสูตรอาหารที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กขเตรนเนสมาศึกษาผลของน้ำตาลกลูโคส โดยการเติมกลูโคสที่ความเข้มข้นต่างๆ คือ 1.0 2.0 5.0 และ 10.0 กรัมต่อลิตร ตามลำดับร่วมกับเด็กขเตรนที่ความเข้มข้น 7.5 กรัมต่อลิตร

ผลของการเติมน้ำตาลกลูโคสที่มีต่อการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กขเตรนเนส แสดงในรูปที่ 4.17-4.18 จากการทดลองพบว่า การเติมกลูโคสร่วมกับเด็กขเตรนส่งผลให้การเจริญของเชื้อเพิ่มขึ้นตามความเข้มข้นของกลูโคส ซึ่งการเติมกลูโคสที่ความเข้มข้น 10.0 กรัมต่อลิตร ให้น้ำหนักเซลล์แห้งสูงสุด คือ 4.10 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 3 ของการเพาะเลี้ยง รองลงมา คือ การเติมกลูโคสที่ความเข้มข้น 5.0 กรัมต่อลิตร ให้น้ำหนักเซลล์แห้ง 3.41 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 2 ของการเพาะเลี้ยง การเติมกลูโคสที่ความเข้มข้น 2.0 กรัมต่อลิตร ให้น้ำหนักเซลล์แห้ง 2.72 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 2 ของการเพาะเลี้ยง การเติมกลูโคสที่ความเข้มข้น 1.0 กรัมต่อลิตร ให้น้ำหนักเซลล์แห้ง 2.64 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 2 ของการเพาะเลี้ยง ส่วนการใช้เด็กขเตรนเป็นแหล่งคาร์บอนเพียงอย่างเดียว ให้น้ำหนักเซลล์แห้ง 2.52 กรัมต่อลิตร ในวันที่ 2 ของการเพาะเลี้ยง สำหรับกิจกรรมของเอนไซม์เด็กขเตรนเนส พบว่า การเติมกลูโคสที่ความเข้มข้นต่ำๆ คือ 1.0 กรัมต่อลิตร ส่งผลให้กิจกรรมของเอนไซม์จะสูงที่สุด คือ 40,572.70 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง ซึ่งกิจกรรมของเอนไซม์สูงกว่าการใช้เด็กขเตรนเป็นแหล่งคาร์บอนเพียงอย่างเดียว ซึ่งให้กิจกรรมของเอนไซม์ 36,938.30 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง แต่เมื่อเติมกลูโคสที่ความเข้มข้นสูงกว่า 1.0 กรัมต่อลิตร ทำให้กิจกรรมของเอนไซม์ลดลง โดยการเติมกลูโคสที่ความเข้มข้น 2.0 กรัมต่อลิตร ให้กิจกรรมของเอนไซม์ 22,837.00 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง การเติม

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

กลูโคสที่ความเข้มข้น 5.0 กรัมต่อลิตร ให้กิจกรรมของเอนไซม์ 9,931.70 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง การเติมกลูโคสที่ความเข้มข้น 10.0 กรัมต่อลิตร ให้กิจกรรมของเอนไซม์ 6,588.10 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง สำหรับค่าพีเอชของน้ำหมัก พบว่ามีการเปลี่ยนแปลงไปในทางเดียวกัน คือ ในวันที่ 1 ของการเพาะเลี้ยง พีเอชของน้ำหมักเพิ่มขึ้นในช่วง 4.4-6.4 และลดลงในวันที่ 2 ของการเพาะเลี้ยง โดยอยู่ในช่วง 4.3-5.9 หลังจากนั้นจะเพิ่มขึ้นในลักษณะคงที่ ซึ่งในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยง มีค่าพีเอชอยู่ในช่วง 6.1-6.5 จากการเปรียบเทียบผลของการเติมกลูโคสที่ความเข้มข้นต่างๆ ทางสถิติ โดยวิธี DMRT ที่ระดับความเชื่อมั่น 99 เปอร์เซ็นต์ พบว่า การเติมกลูโคสที่ความเข้มข้นต่างๆ ให้ผลของการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสแตกต่างกัน ดังแสดงในตารางที่ 4.9

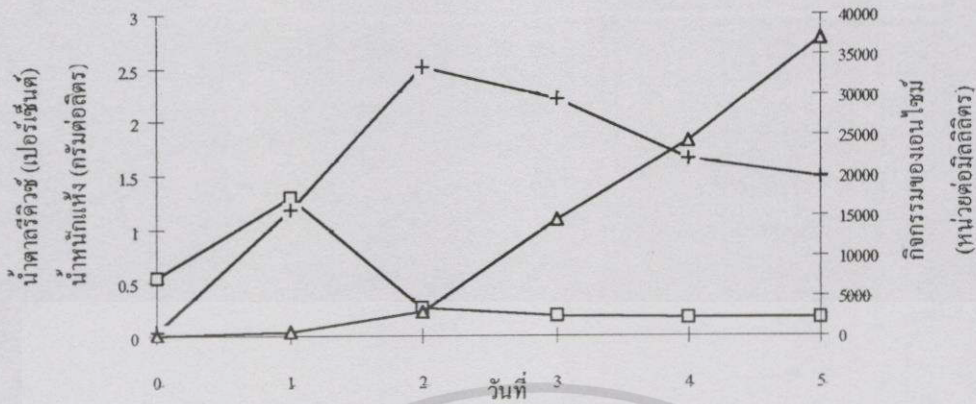
ผลการทดลองแสดงให้เห็นว่า การเติมน้ำตาลกลูโคสที่ความเข้มข้นสูงๆ คือ 5.0 กรัมต่อลิตร และ 10.0 กรัมต่อลิตร ให้ผลผลิตของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสในวันที่ 5 ของการเพาะเลี้ยงต่ำกว่าเมื่อเติมน้ำตาลกลูโคสที่ 1.0 กรัมต่อลิตร และ 2.0 กรัมต่อลิตร โดยพบว่าในช่วงแรกของการเจริญ จะไม่มีการผลิตเอนไซม์เกิดขึ้นเลย เนื่องจากน้ำตาลกลูโคสทำให้เกิดกระบวนการคatabolite repression) เมื่อน้ำตาลกลูโคสถูกใช้หมดไป จึงพบการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสในวันที่ 2 ของการเพาะเลี้ยง ส่วนการเติมกลูโคสที่ความเข้มข้น 1.0 กรัมต่อลิตร แล้วส่งผลให้กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสสูงขี้นนั้น อาจเป็นผลมาจาก กลูโคสที่เติมลงไปมีความเข้มข้นต่ำ เชื่อสามารถใช้เพื่อการสร้างเซลล์ได้หมดในระยะเวลาอันรวดเร็ว จึงไม่มีผลไปกีดการผลิตเอนไซม์ ในขณะที่เดียวกันปริมาณกลูโคสที่ความเข้มข้นต่ำๆ ช่วยส่งเสริมการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสในลักษณะของคอนสตีติวตีฟเอนไซม์ ในระยะแรกของการเจริญ

ตารางที่ 4.9 แสดงการเปรียบเทียบผลของการเติมกลูโคสที่ความเข้มข้นต่างๆ ที่มีต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส

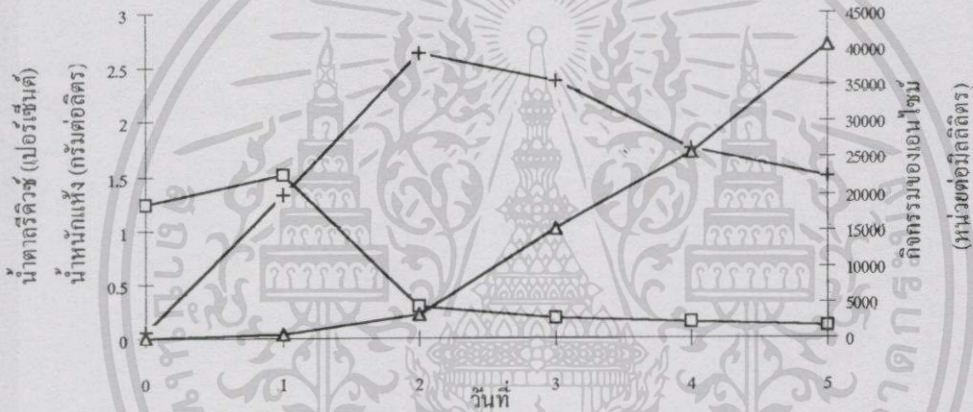
ความเข้มข้นของ กลูโคส (กรัมต่อลิตร)	ไม่เติม	1.0	2.0	5.0	10.0
กิจกรรมของเอนไซม์ เด็กซ์เตรนเนส (หน่วยต่อมิลลิลิตร)	36,938.30	40,572.70	22,837.00	9,931.70	6,588.10
	a	b	c	d	e

กำหนดให้ ตัวอักษรเหมือนกัน หมายถึง กิจกรรมของเอนไซม์ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ
ตัวอักษรต่างกัน หมายถึง กิจกรรมของเอนไซม์มีความแตกต่างกันทางสถิติ

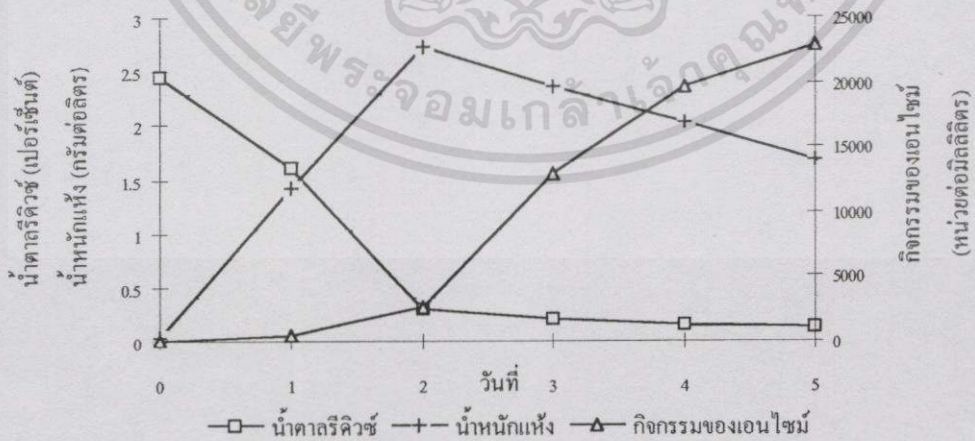
ก)



ข)



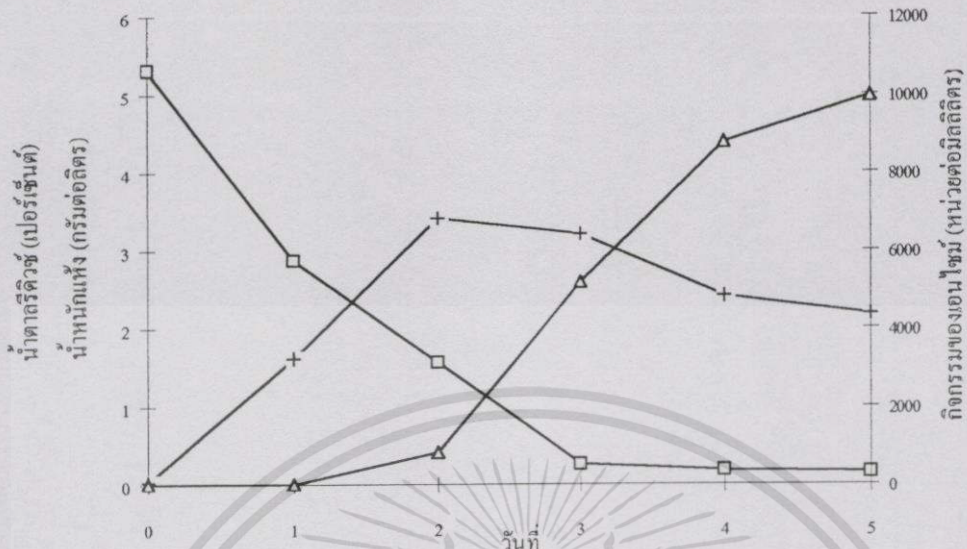
ค)



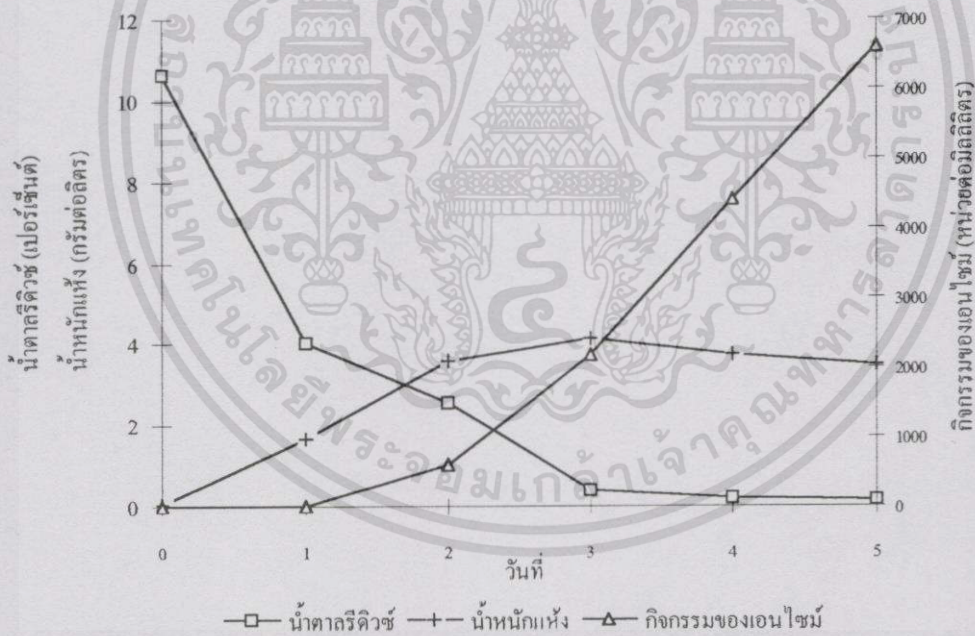
รูปที่ 4.17 แสดงผลของการเจริญและการผลิตแอมโมเนียมไนโตรเจนเมื่อใช้เต็ชเตรนร่วมกับ น้ำตาลกลูโคสที่ความเข้มข้น
 ก) ไม่เติมกลูโคส ข) 1.0 กรัมต่อลิตร ค) 2.0 กรัมต่อลิตร

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ก)



ข)



รูปที่ 4.18 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสเมื่อใช้เด็กซ์เตรนร่วมกับ น้ำตาลกลูโคสที่ความเข้มข้น

ก) 5.0 กรัมต่อลิตร

ข) 10.0 กรัมต่อลิตร

4.4 ผลการศึกษาการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสในระดับฟลาสก์เขย่า และในระดับถังหมักแบบแบตช์

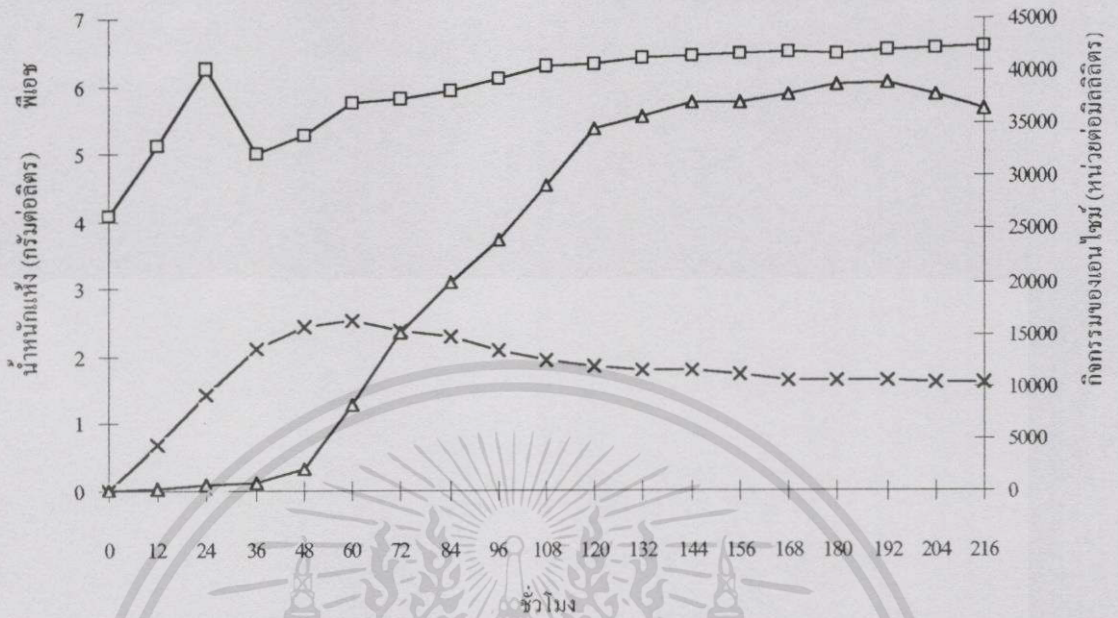
นำสูตรอาหารที่เหมาะสมต่อการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส มาศึกษาการเจริญและการผลิตเอนไซม์ในระดับฟลาสก์เขย่าปริมาตร 250 มิลลิลิตร และในถังหมักปริมาตร 5 ลิตร

ผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสในระดับฟลาสก์เขย่าและในระดับถังหมักแสดงในรูปที่ 4.19 จากการทดลองในระดับฟลาสก์เขย่า พบว่า การเจริญของ *Penicillium pinophilum* TISTR 3386 เกิดขึ้นอย่างรวดเร็วในช่วง 48 ชั่วโมงแรกของการเพาะเลี้ยง และมีน้ำหนักเซลล์แห้งสูงที่สุด คือ 2.52 กรัมต่อลิตรในชั่วโมงที่ 54 ของการเพาะเลี้ยง หลังจากนั้นน้ำหนักเซลล์แห้งจะลดลง โดยมีน้ำหนักเซลล์แห้ง 1.62 กรัมต่อลิตรในชั่วโมงที่ 216 ของการเพาะเลี้ยง สำหรับกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส เริ่มปรากฏอย่างชัดเจนในชั่วโมงที่ 24 ของการเพาะเลี้ยง โดยมีกิจกรรมของเอนไซม์ 584.10 หน่วยต่อมิลลิลิตร และเพิ่มขึ้นอย่างรวดเร็วจนมีกิจกรรมสูงที่สุด คือ 38,933.90 หน่วยต่อมิลลิลิตรในชั่วโมงที่ 192 ของการเพาะเลี้ยง หลังจากนั้นกิจกรรมของเอนไซม์จะลดลง โดยมีกิจกรรมของเอนไซม์ 36,361.20 หน่วยต่อมิลลิลิตรในชั่วโมงที่ 216 ของการเพาะเลี้ยง ส่วนพีเอชของน้ำหมักจะเพิ่มขึ้นจาก 4.1 เป็น 6.3 ในชั่วโมงที่ 27 ของการเพาะเลี้ยง และลดลงจากเหลือ 4.9 ในชั่วโมงที่ 33 ของการเพาะเลี้ยง หลังจากนั้นพีเอชของน้ำหมักจะเพิ่มขึ้นในระดับคงที่ โดยมีพีเอช 6.7 ในชั่วโมงที่ 219 ของการเพาะเลี้ยง

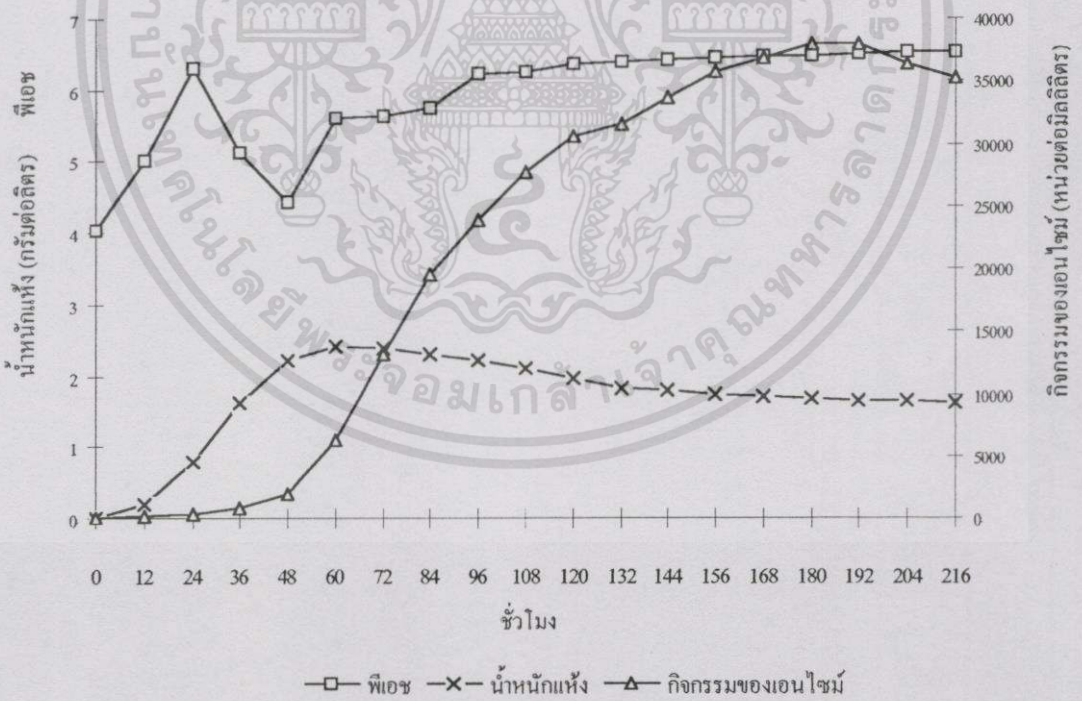
ส่วนในระดับถังหมัก พบว่า การเจริญของเชื้อเกิดขึ้นอย่างรวดเร็วในช่วง 48 ชั่วโมงแรกของการเพาะเลี้ยง และมีน้ำหนักเซลล์แห้งสูงที่สุด คือ 2.42 กรัมต่อลิตร ในชั่วโมงที่ 57 ของการเพาะเลี้ยง สำหรับกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสเริ่มปรากฏอย่างชัดเจนในชั่วโมงที่ 27 ของการเพาะเลี้ยง โดยมีกิจกรรมของเอนไซม์ 556.83 หน่วยต่อมิลลิลิตร และเพิ่มขึ้นอย่างรวดเร็วจนมีกิจกรรมสูงที่สุด คือ 37,993.88 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในชั่วโมงที่ 192 ของการเพาะเลี้ยง หลังจากนั้นกิจกรรมของเอนไซม์จะลดลง โดยมีกิจกรรมของเอนไซม์ 35,251.10 หน่วยต่อมิลลิลิตรในชั่วโมงที่ 216 ของการเพาะเลี้ยง ส่วนพีเอชของน้ำหมักจะเพิ่มขึ้นจาก 4.0 เป็น 6.5 ในชั่วโมงที่ 27 ของการเพาะเลี้ยง และลดลงเหลือ 4.4 ในชั่วโมงที่ 48 ของการเพาะเลี้ยง หลังจากนั้นพีเอชของน้ำหมักจะเพิ่มขึ้นในระดับคงที่ โดยมีพีเอช 6.5 ในชั่วโมงที่ 216 ของการเพาะเลี้ยง จากการเปรียบเทียบกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสที่เกิดขึ้นจากการหมักทั้ง 2 แบบ ทางสถิติโดยวิธี DMRT ที่ระดับความเชื่อมั่น 99 เปอร์เซนต์ พบว่า กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสไม่แตกต่างกัน ดังแสดงในตารางที่ 4.10

จากการทดลองแสดงให้เห็นว่า ลักษณะของการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสในระดับฟลาสก์เขย่าและในระดับถังหมัก มีความคล้ายคลึงกัน คือการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสไม่สัมพันธ์กับการเจริญ โดยกิจกรรมของเอนไซม์จะสูงที่สุดภายหลังจากที่ปริมาณเซลล์ลดลง ซึ่ง

ก)



ข)



รูปที่ 4.19 แสดงผลของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เค็กซ์เตรนเนส

ก) พลาสติกเขย่าปริมาตร 250 มิลลิลิตร ข) ถังหมักปริมาตร 5 ลิตร

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ลักษณะของการผลิตเอนไซม์สอดคล้องกับผลการศึกษาของ Kosaric *et al.* (1973) ที่ศึกษาความสัมพันธ์ระหว่างการเจริญและการสร้างเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Penicillium funiculosum* โดยพบว่า กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจะสูงที่สุด ภายหลังจากที่ปริมาณเซลล์ลดลง นอกจากนี้ได้อธิบายการปลดปล่อยเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสว่า การสร้างและการสะสมเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสเกิดขึ้นในส่วนของเซลล์เมมเบรน ซึ่งถูกปลดปล่อยออกสู่ภายนอกเซลล์ในขณะที่เจริญเติบโต เพื่อย่อยเด็กซ์เตรนให้มีโมเลกุลที่เหมาะสมที่จะดูดซึมเข้าสู่เซลล์เมมเบรนได้ เมื่อเด็กซ์เตรนหมดลง จะไม่มีการปลดปล่อยเอนไซม์ออกสู่ภายนอก เอนไซม์ที่เหลืออยู่จะถูกสะสมในส่วนของเซลล์เมมเบรน และจะถูกปลดปล่อยออกมาเมื่อเซลล์มีการสลายตัว Galvez-Mariscal and Lopez-Munguia (1991) รายงานว่ารูปแบบของการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Paecilomyces lilacinus* ไม่สัมพันธ์กัน โดยกิจกรรมของเอนไซม์สูงที่สุดภายหลังจากที่ปริมาณเซลล์สูงสุดไปแล้ว 4 วัน

ตารางที่ 4.10 แสดงการเปรียบเทียบการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสในระดับพลาสติกเขย่าและในระดับถังหมัก

รูปแบบของการหมัก	พลาสติกเขย่า	ถังหมัก
กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส (หน่วยต่อมิลลิลิตร)	38,933.90 a	37,993.88 a

กำหนดให้ ตัวอักษรเหมือนกัน หมายถึง กิจกรรมของเอนไซม์ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ
ตัวอักษรต่างกัน หมายถึง กิจกรรมของเอนไซม์มีความแตกต่างกันทางสถิติ

4.5 ผลการศึกษาสมบัติทางประการของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส

4.5.1 ผลของการเตรียมตัวอย่างสารละลายเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส

นำน้ำหมักที่ได้จากการบ่ม *Penicillium pinophilum* TISTR 3386 ในระดับพลาสติกเขย่า เป็นเวลานาน 7 วัน มากรองเพื่อแยกส่วนที่เป็นตัวเซลล์ออก พบว่า ส่วนที่เป็นน้ำใสมีปริมาตร 1,800 มิลลิลิตร มีกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส 60,898,678.00 หน่วย และมีกิจกรรมจำเพาะ 15,651.24 หน่วยต่อมิลลิกรัมของโปรตีน หลังจากนั้นนำส่วนที่เป็นน้ำใสมาตกตะกอนด้วยเกลือแอมโมเนียมซัลเฟตที่เปอร์เซ็นต์อิ่มตัว 0-40 40-60 และ 60-80 ตามลำดับ พบว่า การตกตะกอนด้วยเกลือแอมโมเนียมซัลเฟตที่เปอร์เซ็นต์อิ่มตัว 0-40 พบกิจกรรมของเอนไซม์ 983,259.88 หน่วย และมีกิจกรรมจำเพาะ 1,520.20 หน่วยต่อมิลลิกรัมของโปรตีน การตกตะกอนด้วยเกลือแอมโมเนียมซัลเฟตที่เปอร์เซ็นต์อิ่มตัว 40-60 พบกิจกรรมของเอนไซม์ 3,171,806.10 หน่วย และมี

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

กิจกรรมจำเพาะ 10,816.80 หน่วยต่อมิลลิกรัมของโปรตีน ส่วนการตกตะกอนด้วยเกลือแอมโมเนียมซัลเฟตที่เปอร์เซ็นต์อิ่มตัว 60-80 พบกิจกรรมของเอนไซม์ 26,167,400.00 หน่วย และมีกิจกรรมจำเพาะ 154,681.10 หน่วยต่อมิลลิกรัมของโปรตีน จากการการตกตะกอนด้วยเกลือแอมโมเนียมซัลเฟตที่เปอร์เซ็นต์อิ่มตัวต่างๆ พบว่า การตกตะกอนที่เปอร์เซ็นต์อิ่มตัว 60-80 ได้ตะกอนที่มีกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสสูงที่สุด จึงนำตะกอนมาละลายใน 0.05 โมลาร์ของซิเตรท-ฟอสเฟต บัฟเฟอร์ (citrate-phosphate buffer) ที่พีเอช 5.0 ปริมาตร 40 มิลลิลิตรแล้วจึงทำการโคอะไลซิสในน้ำกลั่นที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส นาน 24 ชั่วโมง สารละลายเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสที่ได้หลังจากการโคอะไลซิสมีปริมาตร 60 มิลลิลิตร มีกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส 18,502,202.00 หน่วย และมีกิจกรรมจำเพาะ 170,889.46 หน่วยต่อมิลลิกรัมของโปรตีน เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสที่ได้มีความบริสุทธิ์เพิ่มขึ้น 10.9 เท่า และได้ผลผลิตของเอนไซม์ 30.4 เปอร์เซ็นต์ ซึ่งความบริสุทธิ์และผลผลิตของเอนไซม์ที่ได้ในแต่ละขั้นตอน แสดงในตารางที่ 4.11

Hiraoka *et al.* (1972) รายงานการตกตะกอนเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจาก *Aspergillus carneus* ด้วยเกลือแอมโมเนียมซัลเฟตที่เปอร์เซ็นต์อิ่มตัว 80 เป็นเวลา 24 ชั่วโมง ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส พบว่าภายหลังการโคอะไลซิส เอนไซม์มีความบริสุทธิ์เพิ่มขึ้น 9.5 เท่า และให้ผลผลิตของเอนไซม์ 54.3 เปอร์เซ็นต์ Simonson *et al.* (1975) รายงานการตกตะกอนเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจาก *Fusarium moniliforme* ด้วยเกลือแอมโมเนียมซัลเฟตที่เปอร์เซ็นต์อิ่มตัว 30-90 ภายหลังการโคอะไลซิส เอนไซม์มีความบริสุทธิ์เพิ่มขึ้น 27 เท่า และให้ผลผลิตของเอนไซม์ 55.2 เปอร์เซ็นต์ Pulkownik and Walker (1977) ศึกษาความบริสุทธิ์ของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจาก *Streptococcus mutans* K1-R ภายหลังการตกตะกอนด้วยเกลือแอมโมเนียมซัลเฟตที่เปอร์เซ็นต์อิ่มตัว 20-80 พบว่าเอนไซม์มีความบริสุทธิ์เพิ่มขึ้น 13 เท่า และให้ผลผลิตของเอนไซม์ 52 เปอร์เซ็นต์ Hattori *et al.* (1981) ทำการกรองเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจาก *Chaetomium gracile* ด้วยคูโอไลต์ เอ-2 (Duolite A-2) หลังจากนั้นนำมาตกตะกอนด้วยเกลือแอมโมเนียมซัลเฟตที่เปอร์เซ็นต์อิ่มตัว 80 เป็นเวลา 24 ชั่วโมง ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส พบว่า ภายหลังการโคอะไลซิส เอนไซม์มีความบริสุทธิ์เพิ่มขึ้น 9.9 เท่า และให้ผลผลิตของเอนไซม์ 51.9 เปอร์เซ็นต์

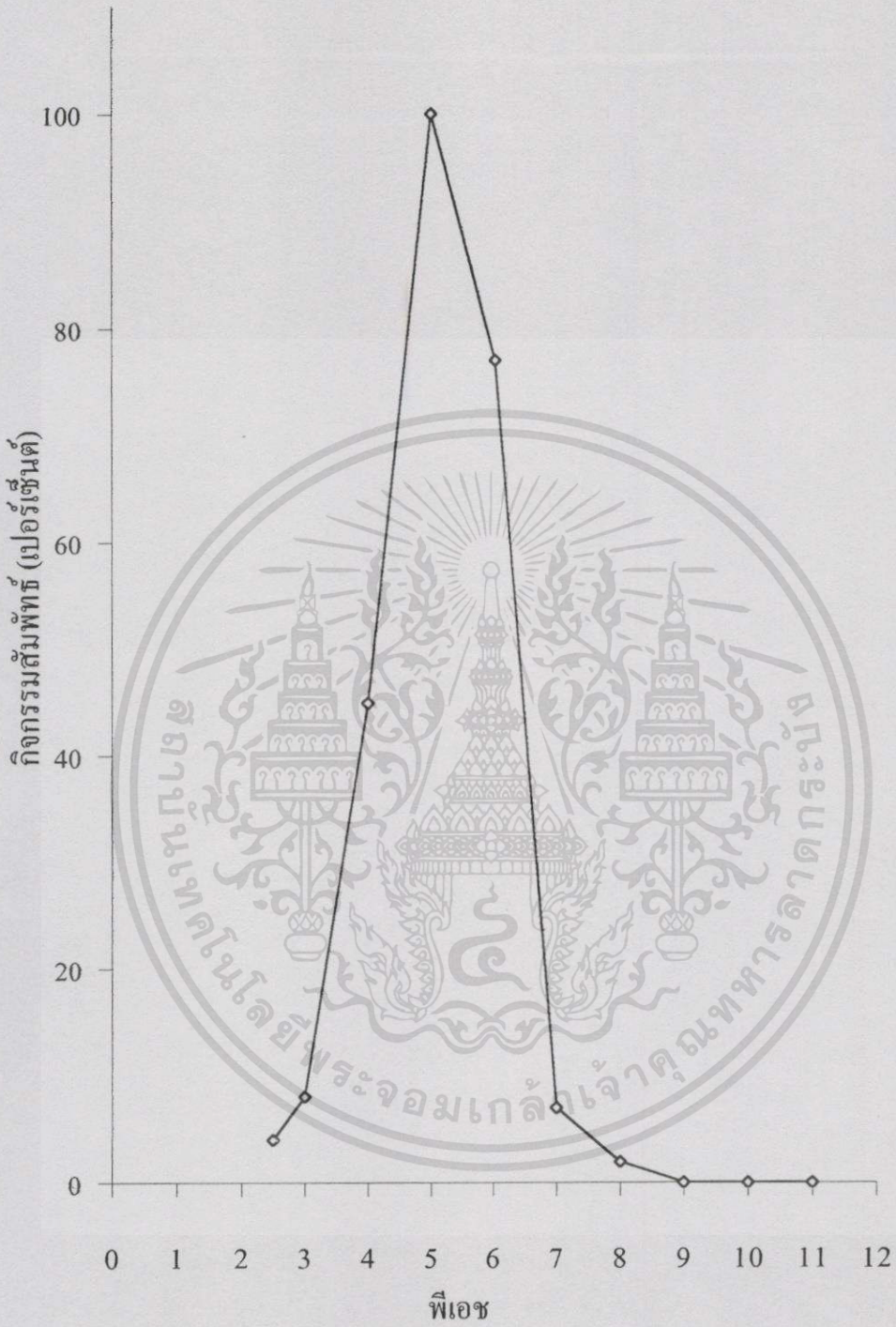
ตารางที่ 4.11 แสดงผลของการตกตะกอนเอนไซม์เด็กชเตรนเนสในแต่ละชั้นตอน

ชั้นตอน	กิจกรรมทั้งหมด (หน่วย)	โปรตีนทั้งหมด (มิลลิกรัม)	กิจกรรมจำเพาะ (หน่วยต่อ มิลลิกรัม โปรตีน)	ความบริสุทธิ์ (เท่า)	ผลิตผล (เปอร์เซ็นต์)
เอนไซม์ก่อนตกตะกอน	60,898,678.00	3,890.98	15,651.24	1.0	100
เปอร์เซ็นต์อิมัตวของแอม โมเนียมซัลเฟต					
0-40	983,259.88	646.80	1,520.20	0.1	1.6
40-60	3,171,806.10	293.23	10,816.80	0.7	5.2
60-80	26,167,400.00	169.20	154,681.10	9.8	43.0
โคอะไลซิส	18,502,202.00	108.27	170,889.46	10.9	30.4

4.5.2 ผลการศึกษาพีเอชที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กชเตรนเนส

ผลของพีเอชที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กชเตรนเนส แสดงในรูปที่ 4.20 จากการทดลองพบว่า พีเอชที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กชเตรนเนส คือ 5.0 ที่พีเอช 6.0 กิจกรรมของเอนไซม์ลดลงเหลือ 77 เปอร์เซ็นต์ของกิจกรรมสูงสุด ที่พีเอช 4.0 กิจกรรมของเอนไซม์ลดลงเหลือ 45 เปอร์เซ็นต์ของกิจกรรมสูงสุด ที่พีเอชต่ำกว่า 4.0 และสูงกว่า 6.0 พบว่าเอนไซม์เสียสภาพธรรมชาติ (denature) โดยที่พีเอช 3.0 กิจกรรมของเอนไซม์ลดลงเหลือ 8 เปอร์เซ็นต์ของกิจกรรมสูงสุด ที่พีเอช 2.5 กิจกรรมของเอนไซม์ลดลงเหลือ 4 เปอร์เซ็นต์ของกิจกรรมสูงสุด ที่พีเอช 7.0 กิจกรรมของเอนไซม์ลดลงเหลือ 7 เปอร์เซ็นต์ของกิจกรรมสูงสุด ที่พีเอช 8.0 กิจกรรมของเอนไซม์ลดลงเหลือ 2 เปอร์เซ็นต์ของกิจกรรมสูงสุด และที่พีเอช 9.0 10.0 และ 11.0 ไม่พบกิจกรรมของเอนไซม์ ซึ่งผลของพีเอชที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กชเตรนเนสสอดคล้องกับเอนไซม์เด็กชเตรนเนสของ *Penicillium luteum* (Fukumoto *et al.*, 1971) *Penicillium roquefortii* (Hattori and Ishibashi, 1981) *Lipomyces starkeyi* (Koenig and Day, 1989) และ *Sporothrix schenckii* IP-29 (Arnold *et al.*, 1998) ที่รายงานว่าพีเอชที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กชเตรนเนส คือ 5.0 สำหรับพีเอชที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กชเตรนเนส จาก *Chaetomium gracile* (Hattori *et al.*, 1981) *Fusarium moniliforme* (Simonson *et al.*, 1975) และ *Penicillium purpurogenum* (Minakova and Probrazhenskaya, 1980) คือ 5.5 Sugiura and Ito (1973) รายงานว่า พีเอชที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กชเตรนเนสจาก *Penicillium funiculosum* คือ 6.0 Lee and Fox (1985) รายงานว่าพีเอชที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



รูปที่ 4.20 แสดงผลของฟิชต่างๆ ต่อกิจกรรมของเอ็นไซม์เด็กซ์เตรนเนส

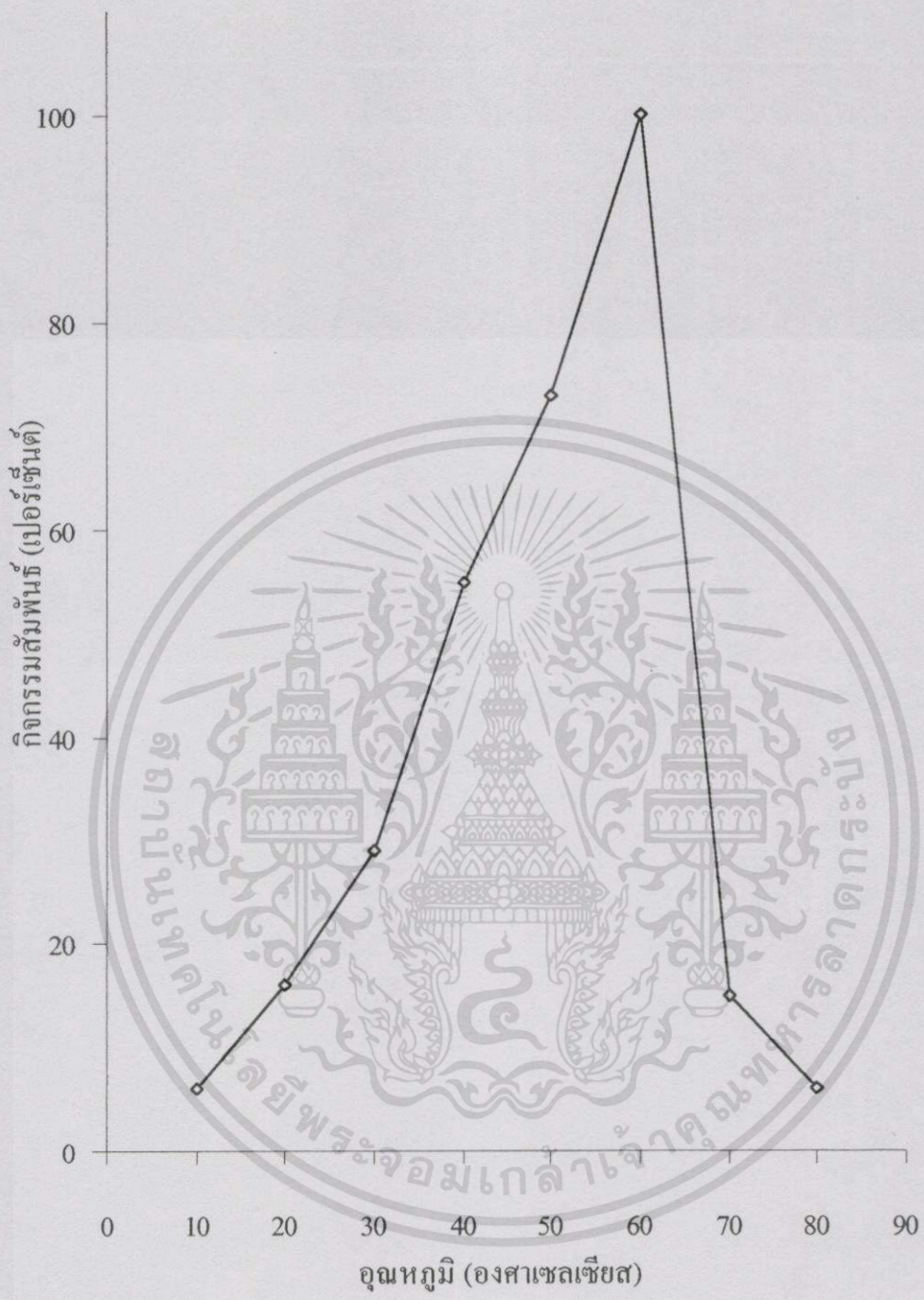
เด็กชแตรนเนสจาก *Paecilomyces lilacinus* คือ 4.5 Shimizu *et al.* (1998) รายงานว่าพีเอชที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กชแตรนเนสจาก *Fusarium* sp. คือ 6.5 Sugira and Ito (1973) สรุปว่า ส่วนใหญ่เอนไซม์เด็กชแตรนเนสจากเชื้อราที่มีพีเอชที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กชแตรนเนส อยู่ในช่วงที่เป็นกรดคือ 4.5-6.5

4.5.3 ผลการศึกษาอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กชแตรนเนส

ผลของอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กชแตรนเนส แสดงในรูปที่ 4.21 จากการทดลอง พบว่า อุณหภูมิที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กชแตรนเนส คือ 60 องศาเซลเซียส ที่อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส กิจกรรมของเอนไซม์ลดลงเหลือ 73 เปอร์เซ็นต์ของกิจกรรมสูงสุด ที่อุณหภูมิ 40 องศาเซลเซียส กิจกรรมของเอนไซม์ลดลงเหลือ 55 เปอร์เซ็นต์ของกิจกรรมสูงสุด ที่อุณหภูมิต่ำกว่า 40 องศาเซลเซียสและสูงกว่า 60 องศาเซลเซียส พบว่าเอนไซม์เสียสภาพธรรมชาติ โดยที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส กิจกรรมของเอนไซม์ลดลงเหลือ 29 เปอร์เซ็นต์ของกิจกรรมสูงสุด ที่อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียส กิจกรรมของเอนไซม์ลดลงเหลือ 16 เปอร์เซ็นต์ของกิจกรรมสูงสุด ที่อุณหภูมิ 10 องศาเซลเซียส กิจกรรมของเอนไซม์ลดลงเหลือ 6 เปอร์เซ็นต์ของกิจกรรมสูงสุด ที่อุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส กิจกรรมของเอนไซม์ลดลงเหลือ 15 เปอร์เซ็นต์ของกิจกรรมสูงสุด ที่อุณหภูมิ 80 องศาเซลเซียส กิจกรรมของเอนไซม์ลดลงเหลือ 6 เปอร์เซ็นต์ของกิจกรรมสูงสุด ซึ่งผลของอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กชแตรนเนสสอดคล้องกับเอนไซม์เด็กชแตรนเนสจาก *Aspergillus carneus* (Hiraoka *et al.*, 1972) และ *Paecilomyces lilacinus* (Galvez-Mariscal and Lopez-Munguia, 1991) ที่รายงานว่า อุณหภูมิที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กชแตรนเนส คือ 60 องศาเซลเซียส สำหรับเอนไซม์เด็กชแตรนเนสจาก *Penicillium funiculosum* (Kosaric *et al.*, 1973) *Fusarium moniliforme* (Simonson *et al.*, 1975) *Lipomyces starkeyi* (Koenig and Day, 1989) พบว่าอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์ คือ 55 องศาเซลเซียส Fukumoto *et al.* (1971) รายงานว่า อุณหภูมิที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเด็กชแตรนเนสจาก *Penicillium luteum* คือ 50 องศาเซลเซียส Hattori *et al.* (1981) รายงานว่าอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กชแตรนเนสจาก *Chaetomium gracile* คือ 65 องศาเซลเซียส

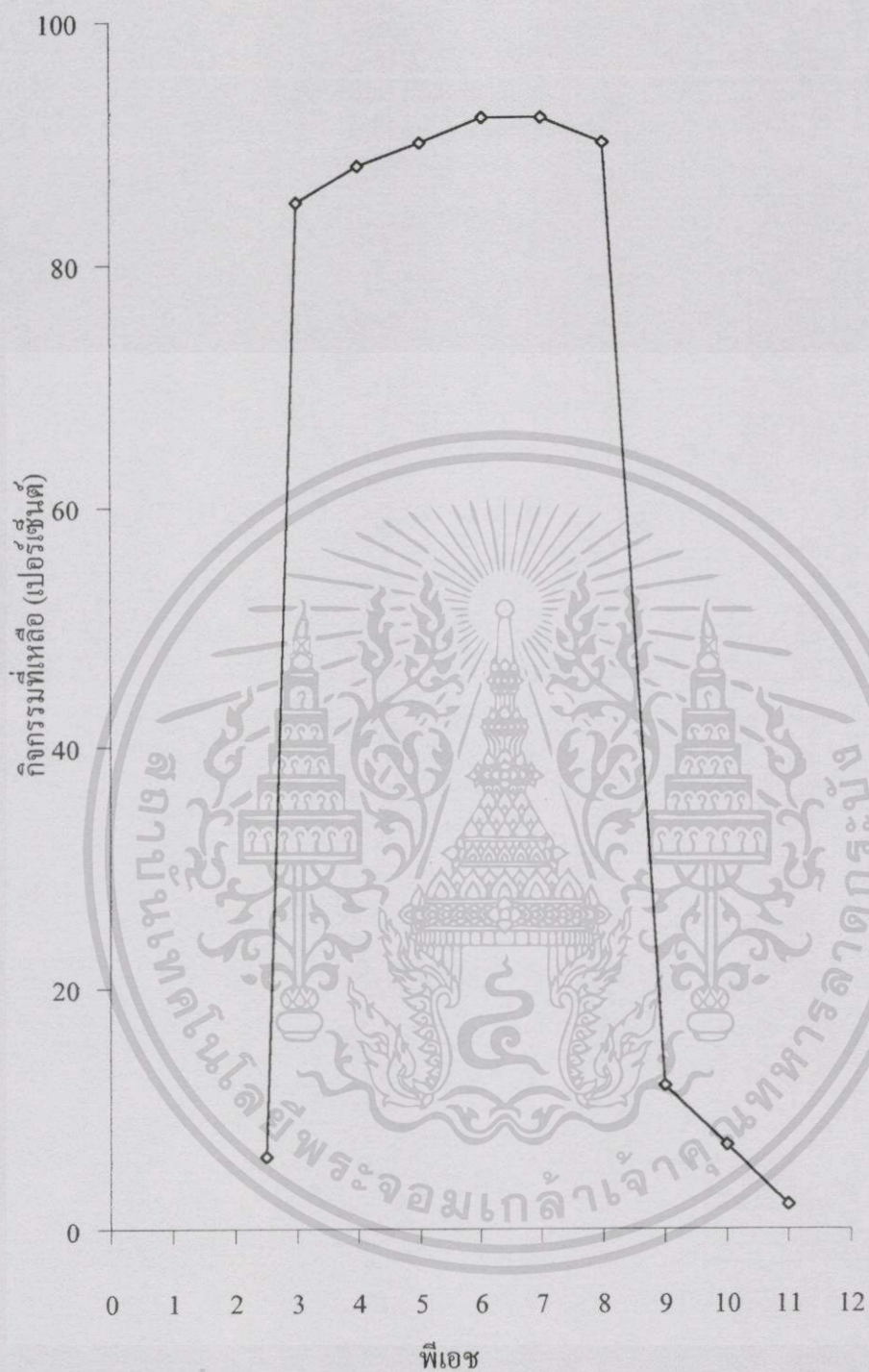
4.5.4 ผลการศึกษาความคงตัวของเอนไซม์เด็กชแตรนเนสที่พีเอชต่างๆ

ผลของพีเอชต่างๆ ที่มีต่อความคงตัวของเอนไซม์เด็กชแตรนเนส แสดงในรูป 4.22 จากการทดลอง พบว่า เอนไซม์เด็กชแตรนเนสมีความคงตัวต่อพีเอชในช่วง 3.0-8.0 โดยมีกิจกรรมเอนไซม์ที่เหลือ ประมาณ 90 เปอร์เซ็นต์ของกิจกรรมเริ่มต้น ที่พีเอช 2.5 และสูงกว่า 8.0 พบว่า เอนไซม์เสียสภาพธรรมชาติเอนไซม์ โดยที่พีเอช 2.5 มีกิจกรรมของเอนไซม์ที่เหลือ 6 เปอร์เซ็นต์ของกิจกรรมเริ่มต้น ที่พีเอช 9.0 มีกิจกรรมของเอนไซม์ที่เหลือ 12 เปอร์เซ็นต์ของกิจกรรมเริ่มต้น



รูปที่ 4.21 แสดงผลของอุณหภูมิต่างๆ ต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรเนส

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

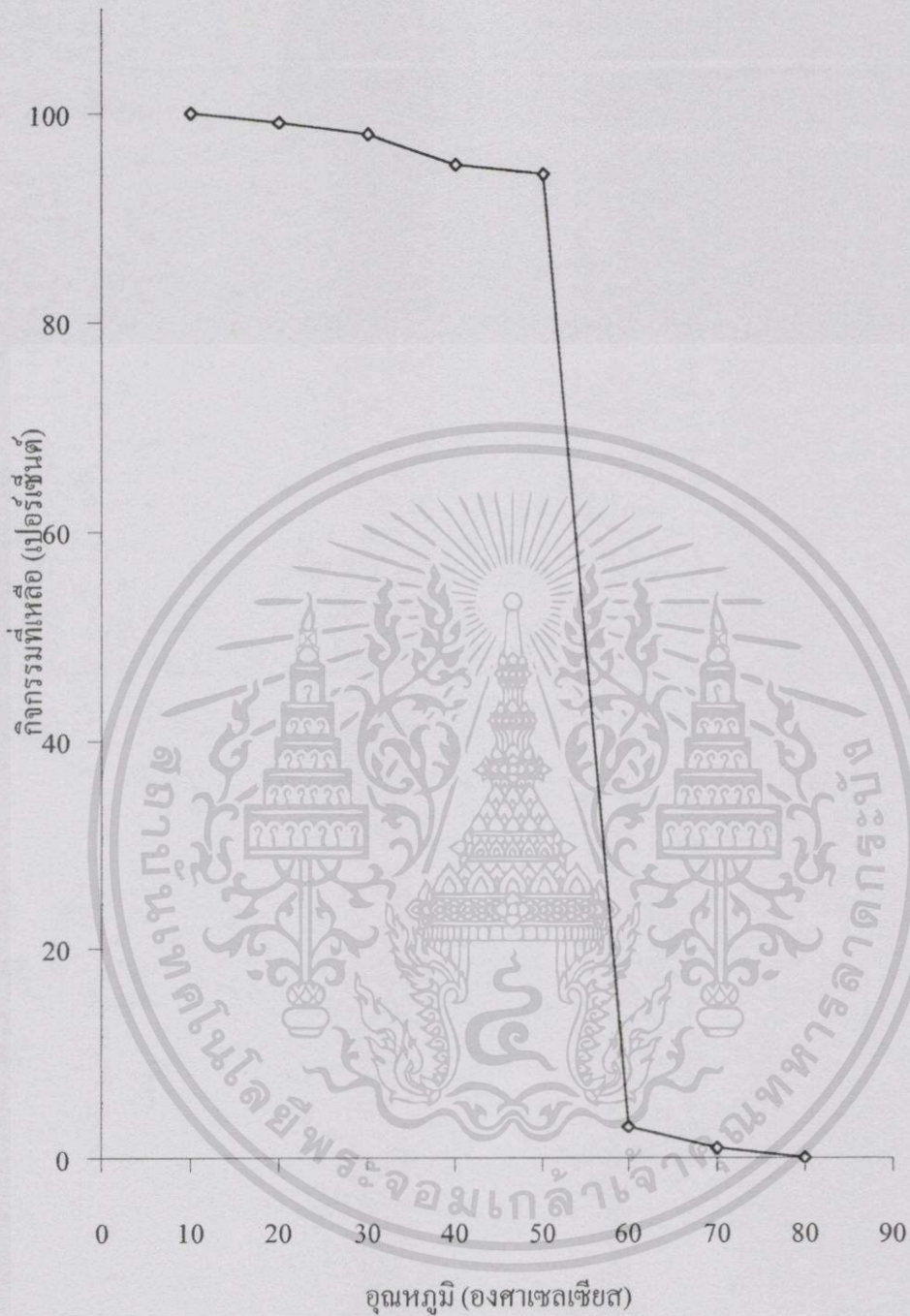


รูปที่ 4.22 แสดงความคงตัวของเอ็นไซม์เด็กซ์เตรนเนสที่พีเอชต่างๆ

ที่พีเอช 10.0 มีกิจกรรมของเอนไซม์ที่เหลือ 7 เปอร์เซ็นต์ของกิจกรรมเริ่มต้น และที่พีเอช 11.0 มีกิจกรรมของเอนไซม์ที่เหลือ 2 เปอร์เซ็นต์ของกิจกรรมเริ่มต้น ซึ่งผลของความคงตัวของเอนไซม์ สอดคล้องกับ Fukumoto *et al.* (1971) ที่รายงานว่า เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจาก *Penicillium luteum* มีความคงตัวต่อพีเอชในช่วง 3.5-7.5 Hiraoka *et al.* (1972) รายงานว่าเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจาก *Aspergillus carneus* มีความคงตัวต่อพีเอชในช่วง 4.5-9.0 Hattori and Ishibashi (1981) รายงานว่า เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจาก *Penicillium roqefortii* มีความคงตัวต่อพีเอชในช่วง 4.0-8.0 Webb and Spencer-Martins (1983) รายงานว่า เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจาก *Lipomyces starkeyi* มีความคงตัวต่อพีเอชในช่วง 3.5-7.5 Shimizu *et al.* (1998) รายงานว่าเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจาก *Fusarium sp.* มีความคงตัวต่อพีเอชในช่วง 4.5-11.8 Arnold *et al.* (1998) รายงานว่าเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจาก *Sporothrix schenckii* IP-29 มีความคงตัวต่อพีเอชในช่วง 4.5-10.5

4.5.5 ผลการศึกษาความคงตัวของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสที่อุณหภูมิต่างๆ

ผลของอุณหภูมิต่างๆ ที่มีต่อความคงตัวของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส แสดงในรูป 4.23 จากการทดลองพบว่า เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสมีความคงตัวต่ออุณหภูมิที่ต่ำกว่า 50 องศาเซลเซียส โดยมีกิจกรรมเอนไซม์ที่เหลือประมาณ 96 เปอร์เซ็นต์ของกิจกรรมเริ่มต้น ที่อุณหภูมิสูงกว่า 50 องศาเซลเซียส พบว่าเอนไซม์เสียสภาพธรรมชาติ โดยที่อุณหภูมิ 60 องศาเซลเซียส มีกิจกรรมเอนไซม์ที่เหลือ 3 เปอร์เซ็นต์ของกิจกรรมเริ่มต้น ที่อุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส มีกิจกรรมเอนไซม์ที่เหลือ 1 เปอร์เซ็นต์ของกิจกรรมเริ่มต้น และที่อุณหภูมิ 80 องศาเซลเซียส ไม่พบกิจกรรมของเอนไซม์ ซึ่งผลของความคงตัวต่ออุณหภูมิของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส สอดคล้องกับเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจาก *Penicillium luteum* (Fukumoto *et al.*, 1971) *Aspergillus carneus* (Hiraoka *et al.*, 1972) *Brevibacterium fuscum* var. *dextranlyticum* (Sugiura *et al.*, 1974) *Penicillium aculeatum* (Madha and Prabhu, 1983) และ *Streptomyces sp.* J-13-3 (Okazaki *et al.*, 1992) ที่รายงานว่า เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสมีความคงตัวต่ออุณหภูมิที่ต่ำกว่า 50 องศาเซลเซียส เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจาก *Fusarium moniliforme* (Simonson *et al.*, 1975) และ *Chaetomium gracile* (Hattori *et al.*, 1981) มีความคงตัวที่อุณหภูมิต่ำกว่า 55 องศาเซลเซียส สำหรับเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจาก *Penicillium funiculosum* (Sugiura and Ito, 1973) และ *Fusarium sp.* (Shimizu *et al.*, 1998) มีความคงตัวที่อุณหภูมิต่ำกว่า 45 องศาเซลเซียส



รูปที่ 4.23 แสดงความคงตัวของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสที่อุณหภูมิต่างๆ

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

4.5.6 ผลของโลหะและเกลืออนินทรีย์ที่มีต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส

ผลของโลหะและเกลืออนินทรีย์ที่มีต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส แสดงในตารางที่ 4.12 จากการทดลองพบว่า กิจกรรมของเอนไซม์ถูกยับยั้งอย่างสมบูรณ์โดยเมอร์คิวรี (II) อีออน (Hg^{2+}) และ ซิลเวอร์(I)อีออน (Ag^+) รองลงมา คือ เลด(II)อีออน (Pb^{2+}) และคอปเปอร์(II)อีออน (Cu^{2+}) ซึ่งมีผลทำให้กิจกรรมของเอนไซม์เหลืออยู่ 31 และ 54 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ ส่วนโลหะและเกลืออนินทรีย์ชนิดอื่นๆ มีผลยับยั้งกิจกรรมของเอนไซม์เพียงเล็กน้อย

Lee and Fox (1985) ศึกษาผลของโลหะและเกลืออนินทรีย์ที่ทำให้กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสลดลง เนื่องจากเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสมีหมู่ซัลไฟดริล ซึ่งโลหะเช่นเมอร์คิวรี(II)อีออน (Hg^{2+}) ซิลเวอร์(I)อีออน (Ag^+) คอปเปอร์(II)อีออน (Cu^{2+}) และเลด(II)อีออน(Pb^{2+}) จะไปยับยั้งปฏิกิริยาของเอนไซม์ในลักษณะของตัวยับยั้งแบบไม่แข่งขัน (non-competitive inhibitors) โดยเข้าจับกับหมู่ซัลไฟดริลของเอนไซม์ แล้วส่งผลให้โครงรูปของเอนไซม์เปลี่ยน จึงทำให้ประสิทธิภาพในการเร่งปฏิกิริยาหมดไป ถึงแม้ว่าเอนไซม์ยังสามารถจับกับสเตรทไว์ได้ก็ตาม Okazaki *et al.* (1992) รายงานว่ากิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจาก *Streptomyces* sp. J-13-3 ถูกยับยั้งโดย เมอร์คิวรี(I) อีออน (Hg^+) เมอร์คิวรี(II)อีออน (Hg^{2+}) และพารา-คลอโรเมอร์คิวรีเบนโซอิก แอซิด (*p*-CMB) แสดงให้เห็นว่า หมู่ซัลไฟดริลมีผลต่อกิจกรรมของเอนไซม์ เนื่องจากสารเหล่านี้จะเข้าไปทำปฏิกิริยากับ $-SH$ (หมู่ซัลไฟดริล) แล้วทำให้ความสามารถในการเร่งปฏิกิริยาของเอนไซม์ลดลง Kosaric *et al.* (1973) รายงานว่า เมอร์คิวรี(II)อีออน (Hg^{2+}) และซิลเวอร์(I)อีออน (Ag^+) ที่ความเข้มข้น 0.001 โมลาร์ และคอปเปอร์(II)อีออน (Cu^{2+}) ที่ความเข้มข้น 0.01 โมลาร์ สามารถยับยั้งกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจาก *Penicillium funiculosum* อย่างสมบูรณ์ Staat and Schachtele (1975) รายงานว่า กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจาก *Actinomyces israelii* ถูกยับยั้งโดย เมอร์คิวรี(II)อีออน (Hg^{2+}) และซิลเวอร์(I)อีออน (Ag^+) ที่ความเข้มข้น 0.001 โมลาร์ Madhu and Prabhu (1983) รายงานว่า เมื่อใช้ เมอร์คิวรี(II) อีออน (Hg^{2+}) คอปเปอร์(II)อีออน (Cu^{2+}) และ เลด(II)อีออน (Pb^{2+}) ที่ความเข้มข้น 0.06 โมลาร์สามารถยับยั้งกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจาก *Penicillium aculeatum* อย่างสมบูรณ์ Shimizu *et al.* (1998) ศึกษาผลของโลหะที่มีต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจาก *Fusarium* sp. โดยใช้โลหะที่ความเข้มข้น 0.005 โมลาร์ พบว่า เฟอร์รัส(III)อีออน (Fe^{3+}) เมอร์คิวรี(II)อีออน (Hg^{2+}) และซิลเวอร์(I)อีออน (Ag^+) มีผลยับยั้งกิจกรรมของเอนไซม์อย่างสมบูรณ์ ส่วนคอปเปอร์(II)อีออน (Cu^{2+}) มีผลยับยั้งกิจกรรมของเอนไซม์ 70 เปอร์เซ็นต์

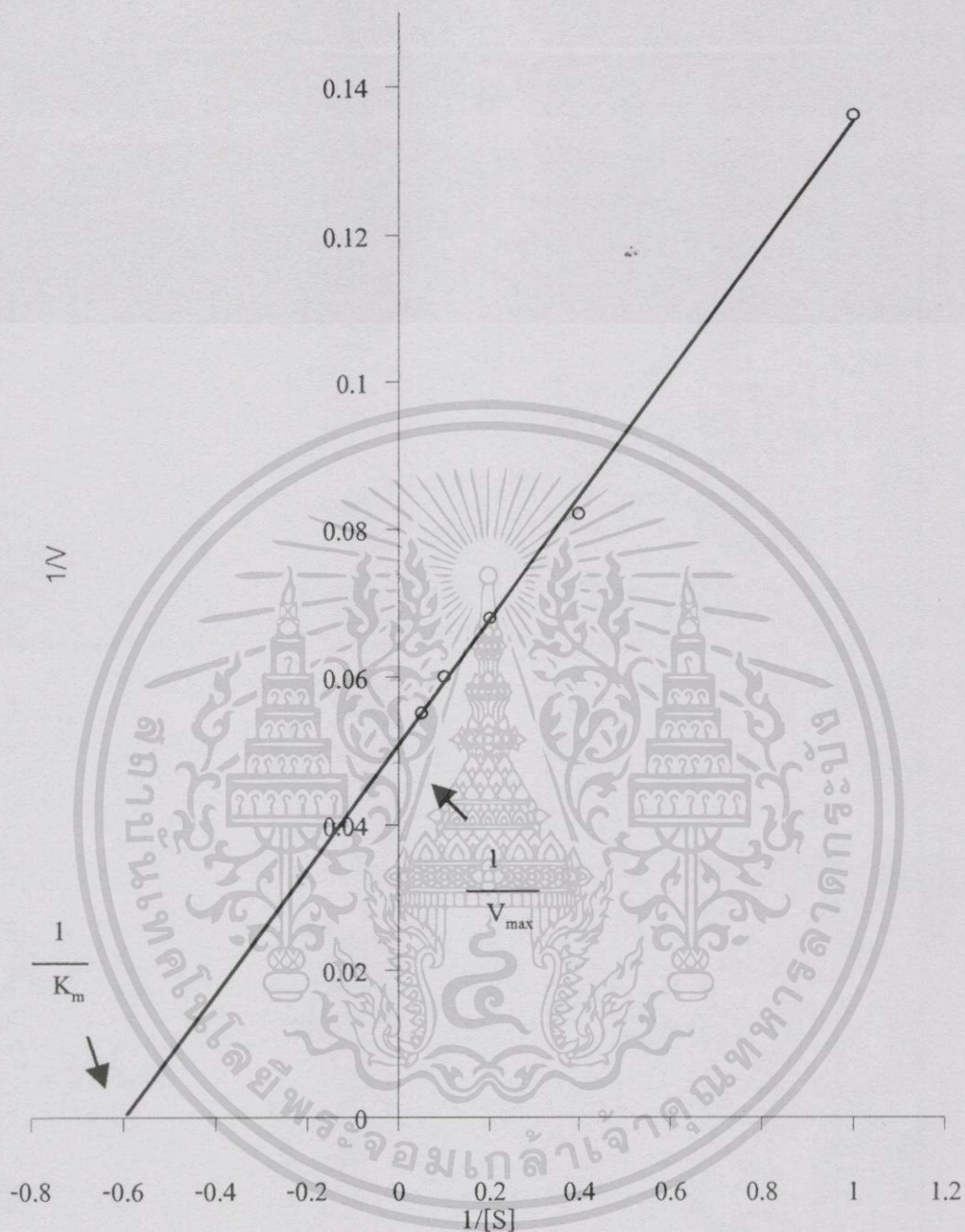
ตารางที่ 4.12 แสดงผลของโลหะและเกลืออนินทรีย์ที่มีต่อกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรเนส

โลหะและเกลืออนินทรีย์	กิจกรรมสัมพัทธ์ (เปอร์เซ็นต์)
ไม่เติม	100
AgNO_3	5
CoCl_2	87
CaCl_2	97
KCl	87
NaCl	90
MgCl_2	97
MnCl_2	78
HgCl_2	0
ZnCl_2	80
FeSO_4	83
$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	54
$\text{Pb}(\text{AcO})_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	31
$\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	98
$\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	88
$\text{NiSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	84

4.6 ผลของการศึกษาจลนพลศาสตร์ของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส

หลังจากบ่มสารละลายเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสที่มีกิจกรรมประมาณ 30 หน่วยต่อมิลลิลิตร กับเด็กซ์เตรนที่ความเข้มข้นต่างๆ ที่พีเอช 5.0 อุณหภูมิ 60 องศาเซลเซียส เก็บตัวอย่างในช่วงเวลาต่างๆ มาวิเคราะห์น้ำตาลรีดิวซ์ที่เกิดขึ้น จากนั้นนำผลที่ได้ไปเขียนกราฟระหว่างน้ำตาลรีดิวซ์ที่เกิดขึ้นในช่วงเวลาต่างๆ เพื่อหาความเร็วเริ่มต้นของปฏิกิริยา นำความเร็วเริ่มต้นของปฏิกิริยาที่ได้มาเขียนกราฟ Lineweaver-Burk ระหว่าง $1/[S]$ และ $1/V$ เพื่อคำนวณค่า K_m และ V_{max} ดังแสดงในรูปที่ 4.24 จากกราฟแสดงให้เห็นว่า เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสมีค่า K_m เท่ากับ 1.67 กรัมต่อลิตรและ V_{max} เท่ากับ 20.00 ไมโครกรัมต่อมิลลิลิตรต่อนาที

Tsura *et al.* (1972) ศึกษาจลนพลศาสตร์ของการย่อยไอโซมอลโตเด็กซ์ตริน และเด็กซ์เตรนด้วยเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจาก *Aspergillus carneus* ที่พีเอช 5.5 อุณหภูมิ 40 องศาเซลเซียส จากการศึกษา พบว่า การเพิ่มความยาวพันธะของไอโซมอลโตเด็กซ์ตริน มีผลทำให้ค่า K_m ลดลง โดยไอโซมอลโตไตรโอส (IM3) ให้ค่า K_m 25 มิลลิโมลาร์ และ K_{cat} 128 ต่อวินาที ไอโซมอลเตตระโอส (IM4) ให้ค่า K_m 6.5 มิลลิโมลาร์ และ K_{cat} 1,880 ต่อวินาที ไอโซมอลเพนโตส (IM5) ให้ค่า K_m 4.1 มิลลิโมลาร์ และ K_{cat} 2,080 ต่อวินาที เด็กซ์เตรน ที-2000 (dextran T-2000) ให้ค่า K_m 0.3 ไมโครโมลาร์ และ K_{cat} 2,380 ต่อวินาที Simonson *et al.* (1975) ศึกษาค่า K_m ของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสของ *Fusarium moniliforme* โดยการบ่มเอนไซม์ด้วยเด็กซ์เตรนที-10 ภายใต้สภาวะมาตรฐาน พบว่า เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสมีค่า K_m เท่ากับ 1.1×10^4 โมลาร์ Pulkownik and Walker (1977) ศึกษาจลนพลศาสตร์ของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจาก *Streptococcus mutans* K1-R โดยบ่มเอนไซม์พร้อมทั้งเด็กซ์เตรนที-2000 และ ไอโซมอลโตออกตะโอส (IM8) ที่พีเอช 6.0 อุณหภูมิ 40 องศาเซลเซียส พบว่า เอนไซม์มีค่า K_m 1.4×10^5 โมลาร์ และ 1.8×10^2 โมลาร์ ตามลำดับ จากค่า K_m ที่เกิดขึ้น แสดงให้เห็นว่า เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสมีความจำเพาะต่อเด็กซ์เตรนที-2000 มากกว่า ไอโซมอลโตออกตะโอส Webb and Spencer-Martins (1983) ศึกษาจลนพลศาสตร์ของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจาก *Lipomyces starkeyi* โดยการบ่มเอนไซม์ด้วยเด็กซ์เตรนที่มีน้ำหนักโมเลกุลต่างๆ ภายใต้สภาวะมาตรฐาน พบว่า ค่า K_m จะลดลง เมื่อบ่มเอนไซม์ด้วยเด็กซ์เตรนที่มีน้ำหนักโมเลกุลสูงขึ้น สำหรับค่า V_{max} พบว่า ให้ผลไม่ต่างกัน โดยเด็กซ์เตรนที-40 ให้ค่า K_m 0.171 มิลลิโมลาร์ และ V_{max} 2.8 ไมโครโมลาร์ของกลูโคสต่อมิลลิลิตรต่อนาที ($\mu\text{mol glucose/ml/min}$) เด็กซ์เตรนที-70 ให้ค่า K_m 0.413 มิลลิโมลาร์ และ V_{max} 2.3 ไมโครโมลาร์ของกลูโคสต่อมิลลิลิตรต่อนาที เด็กซ์เตรนที-500 ให้ค่า K_m 0.013 มิลลิโมลาร์ และ V_{max} 2.8 ไมโครโมลาร์ของกลูโคสต่อมิลลิลิตรต่อนาที เด็กซ์เตรนที-2000 ให้ค่า K_m 0.456 มิลลิโมลาร์ และ V_{max} 2.2 ไมโครโมลาร์ของกลูโคสต่อมิลลิลิตรต่อนาที แสดงให้เห็นว่า เอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสมีความจำเพาะต่อเด็กซ์เตรนที่มีน้ำหนักโมเลกุลสูง



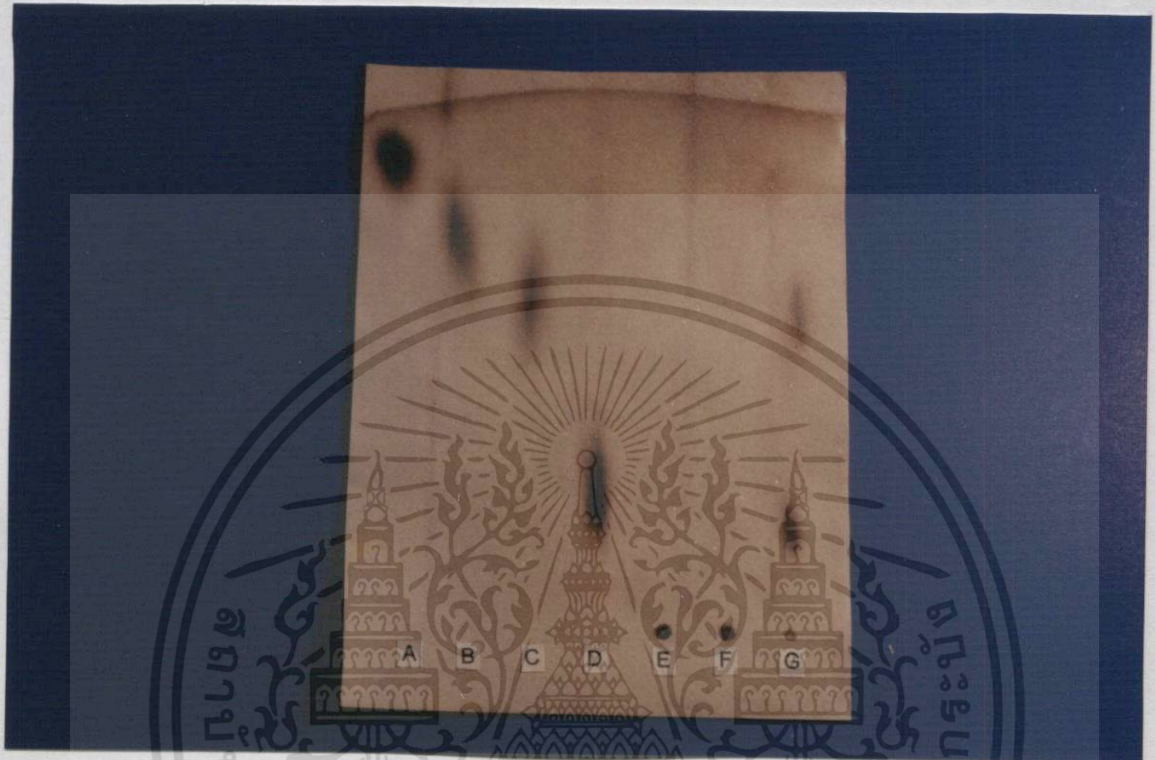
รูปที่ 4.24 แสดงกราฟ Lineweaver-Burk ระหว่าง $1/V$ และ $1/[S]$

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

4.7 ผลการวิเคราะห์ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการย่อยเด็กชแตรนด้วยเอนไซม์เด็กชแตรนเนส จาก *Penicillium pinophilum* TISTR 3386

ศึกษาผลิตภัณฑ์สุดท้ายที่ได้จากการย่อยโดย Ascending paper chromatography โดยใช้สารละลายตัวอย่างที่ได้จากการบ่มเอนไซม์เด็กชแตรนเนสพร้อมกับเด็กชแตรนที่พีเอช 5.0 อุณหภูมิ 60 องศาเซลเซียส นาน 24 ชั่วโมง

ผลิตภัณฑ์สุดท้ายที่ได้จากการย่อยเด็กชแตรน คือ ไอโซมอลโตส และไอโซมอลโตไตรโอส ดังแสดงในรูปที่ 4.25 จากผลิตภัณฑ์ที่เกิดขึ้น อาจสรุปได้ว่า เอนไซม์เด็กชแตรนเนสจาก *Penicillium pinophilum* TISTR 3386 เป็นชนิดเอนโคเด็กชแตรนเนส ซึ่งสอดคล้องกับรายงานของ Tsuru *et al.* (1972) ที่รายงานว่าผลิตภัณฑ์สุดท้ายที่ได้จากการย่อยเด็กชแตรนที่-2000 ด้วยเอนไซม์เด็กชแตรนเนส จาก *Aspergillus carneus* โดย HPLC คือ ไอโซมอลโตส ไอโซมอลโตไตรโอส และกลูโคสในปริมาณเล็กน้อย จากการศึกษาลักษณะของการย่อย พบว่า เอนไซม์สามารถย่อยไอโซมอลโตไตรโอสได้อย่างช้า ได้ผลิตภัณฑ์ คือ กลูโคส และไอโซมอลโตส แต่ไม่สามารถย่อยไอโซมอลโตสได้เลย Simonson *et al.* (1975) รายงานว่าเอนไซม์เด็กชแตรนเนสบริสุทธิ์จาก *Fusarium moniliforme* เป็นชนิดเอนโคเด็กชแตรนเนส จากการวิเคราะห์ผลิตภัณฑ์สุดท้ายที่ได้จากการย่อยเด็กชแตรนโดย Ascending paper chromatography พบว่า ผลิตภัณฑ์สุดท้ายที่ได้ คือ ไอโซมอลโตส Madhu and Prabhu (1983) รายงานว่า ผลิตภัณฑ์สุดท้ายที่ได้จากการย่อยเด็กชแตรนด้วยเอนไซม์เด็กชแตรนเนส จาก *Penicillium aculeatum* โดย paper chromatography คือ ไอโซมอลโตส และไอโซมอลโตไตรโอส Webb and Spencer-Martins (1983) รายงานว่า ผลิตภัณฑ์สุดท้ายที่ได้จากการย่อยเด็กชแตรนด้วยเอนไซม์เด็กชแตรนเนสจาก *Lipomyces starkeyi* คือ ไอโซมอลโตส และไอโซมอลโตไตรโอส จากผลิตภัณฑ์ที่เกิดขึ้น อาจสรุปได้ว่า เอนไซม์เด็กชแตรนเนสที่ผลิตขึ้นเป็นชนิดเอนโคเด็กชแตรนเนส Brown and Inkerman (1992) ศึกษาผลิตภัณฑ์สุดท้ายที่ได้จากการย่อยเด็กชแตรนด้วยเอนไซม์เด็กชแตรนเนสจาก *Chaetomium gracile* โดย HPLC พบว่าผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการย่อย คือ ไอโซมอลโตส และไอโซมอลโตไตรโอส โดยจะพบกลูโคสในปริมาณเล็กน้อย จากการศึกษาลักษณะของการย่อย พบว่า ปริมาณของไอโซมอลโตไตรโอสจะสูงที่สุดในช่วง 5 นาทีแรก หลังจากนั้นจะลดลงอย่างรวดเร็ว เนื่องจากถูกย่อยเป็น กลูโคส และไอโซมอลโตส มีผลทำให้ปริมาณของไอโซมอลโตสสูงที่สุด Pleszczynska *et al.* (1997) รายงานว่าผลิตภัณฑ์สุดท้ายที่ได้จากการย่อยเด็กชแตรนด้วยเอนไซม์เด็กชแตรนเนสจาก *Penicillium notatum* คือ ไอโซมอลโตส และไอโซมอลโตไตรโอส



รูปที่ 4.25 paper chromatography แสดงผลผลิตสุดท้ายที่ได้จากการย่อยเด็กซเตรนด้วยเอนไซม์
 เด็กซเตรนเนสจาก *Penicillium pinophilum* TISTR 3386
 A แทน กลูโคส B แทน มอลโตส C แทน ไอโซมอลโตส
 D แทน ไอโซมอลโตไตรโอส E แทน เด็กซเตรน
 F แทน สารตัวอย่างที่ได้จากการบ่มเด็กซเตรนด้วยเอนไซม์ที่ทำให้เสียสภาพ
 G แทน สารตัวอย่างที่ได้จากการบ่มเด็กซเตรนด้วยเอนไซม์

บทที่ 5

สรุปผลการวิจัย

ปัจจัยที่เหมาะสมต่อการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจากเชื้อรา *Penicillium pinophilum* TISTR 3386 ประกอบด้วยสูตรอาหารที่มีเด็กซ์เตรน 7.5 กรัมต่อลิตร โซเดียมไนเตรท 3.0 กรัมต่อลิตร โพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟต 1.5 กรัมต่อลิตร โพแทสเซียมคลอไรด์ 0.5 กรัมต่อลิตร และแมกนีเซียมซัลเฟตเฮปตะไฮเดรต 0.5 กรัมต่อลิตร ที่พีเอชเริ่มต้น 4.0 และอุณหภูมิของการเพาะเลี้ยง 30 องศาเซลเซียส

การเติมโลหะได้แก่ แคลเซียมคลอไรด์ เฟอร์รัสซัลเฟต เมอร์คิวริกคลอไรด์ ซิงค์ซัลเฟต และเลดอะซิเตต ที่ความเข้มข้น 2.0 กรัมต่อลิตร มีผลให้กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสลดลง จากการศึกษาผลของน้ำตาลบางชนิด โดยใช้กลูโคส มอลโตส ซูโครส ฟรักโตส และอะราบิโนส ที่ความเข้มข้น 10.0 กรัมต่อลิตร เป็นแหล่งคาร์บอนแทนเด็กซ์เตรน พบว่าน้ำตาลทุกชนิดมีผลต่อการเจริญของเชื้อ สำหรับกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส พบว่าน้ำตาลทุกชนิดให้กิจกรรมของเอนไซม์เกิดขึ้นเล็กน้อย โดยน้ำตาลกลูโคสให้ผลผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสสูงกว่าน้ำตาลชนิดอื่น

เมื่อใช้น้ำตาลกลูโคส มอลโตส ซูโครส ฟรักโตส และอะราบิโนสที่ความเข้มข้น 2.0 กรัมต่อลิตรร่วมกับเด็กซ์เตรนที่ความเข้มข้น 7.5 กรัมต่อลิตร พบว่าให้กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสสูงกว่าการใช้น้ำตาลชนิดนั้นๆ เป็นแหล่งคาร์บอนเพียงอย่างเดียว แต่กิจกรรมของเอนไซม์ที่เกิดขึ้นต่ำกว่าเมื่อใช้เด็กซ์เตรนเป็นแหล่งคาร์บอน

การใช้น้ำตาลกลูโคสที่ความเข้มข้นต่างๆ คือ 1.0 2.0 5.0 และ 10.0 กรัมต่อลิตร ร่วมกับเด็กซ์เตรน พบว่า การใช้น้ำตาลกลูโคสที่ความเข้มข้นสูงๆ คือ 5.0 กรัมต่อลิตร และ 10.0 กรัมต่อลิตรร่วมกับเด็กซ์เตรน ทำให้เกิดกระบวนการคatabolize รีเฟรสชัน แต่การเติมกลูโคสที่ความเข้มข้น 1.0 กรัมต่อลิตรร่วมกับเด็กซ์เตรน ให้กิจกรรมของเอนไซม์สูงขึ้นเป็นผลมาจากน้ำตาลกลูโคสช่วยส่งเสริมการผลิตเอนไซม์ในลักษณะของคอนสตีติวตีฟเอนไซม์

จากการศึกษาการเจริญและการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสในฟลาस्कเย่าปริมาตร 250 มิลลิลิตร พบว่า ผลผลิตของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจะสูงที่สุด คือ 38,933.90 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในช่วงเวลาที่ 192 ของการเพาะเลี้ยง และมีน้ำหนักเซลล์แห้งสูงที่สุด คือ 2.52 กรัมต่อลิตร ในช่วงเวลาที่ 54 ของการเพาะเลี้ยง ในระดับถังหมักปริมาตร 5 ลิตร พบว่า ผลผลิตของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสจะสูงที่สุด คือ 37,993.88 หน่วยต่อมิลลิลิตร ในช่วงเวลาที่ 192 ของการเพาะเลี้ยง และมีน้ำหนักเซลล์แห้งสูงที่สุด คือ 2.42 กรัมต่อลิตร ในช่วงเวลาที่ 57 ของการเพาะเลี้ยง

จากการศึกษาสมบัติบางประการของเอนไซม์เด็กซ์เตรเนส พบว่าเอนไซม์ตกตะกอนได้ดีที่เปอร์เซ็นต์ความอิ่มตัวของเกลือแอมโมเนียมที่ 60-80 โดยมีกิจกรรมจำเพาะ 154,681.10 หน่วยต่อมิลลิกรัมของโปรตีน ภายหลังจากไคอะไลซิส เอนไซม์มีกิจกรรมจำเพาะ 170,889.46 หน่วยต่อมิลลิกรัมของโปรตีน มีความบริสุทธิ์ขึ้น 10.9 เท่า และมีผลผลิตของเอนไซม์ 30.4 เปอร์เซ็นต์ เอนไซม์เด็กซ์เตรเนสที่ผลิตขึ้นมีค่าพีเอชและอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อกิจกรรม คือ 4.0 และ 60 องศาเซลเซียส ตามลำดับ เอนไซม์มีความคงตัวในช่วงพีเอช 3.0-8.0 และคงตัวที่อุณหภูมิต่ำกว่า 50 องศาเซลเซียส โลหะและเกลืออนินทรีย์ที่มีผลยับยั้งกิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรเนส ได้แก่ เมอร์คิวรี(II)ไอออน (Hg^{2+}) ซิลเวอร์(I)ไอออน (Ag^+) เลด(II)ไอออน (Pb^{2+}) และคอปเปอร์(II)ไอออน (Cu^{2+}) สำหรับจลนพลศาสตร์ของเอนไซม์เด็กซ์เตรเนสที่ได้จากการย่อยเด็กซ์เตรน พบว่า มีค่า K_m 1.67 กรัมต่อลิตร และ V_{max} 20.0 ไมโครกรัมต่อมิลลิลิตรต่อนาที จากการวิเคราะห์ผลผลิตที่ได้จากการย่อยเด็กซ์เตรนด้วยเอนไซม์เด็กซ์เตรเนส โดย Ascending paper chromatography คือ ไอโซมอลโตส และ ไอโซมอลโตไตรโอส



บรรณานุกรม

- ปราณี อานเป็รื่อง. 2535. เอนไซม์ทางอาหาร ตอนที่1. กรุงเทพฯ : ภาควิชาเทคโนโลยีทางอาหาร จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.
- Alexopoulos, C.J. and Mins, C.W. 1992. Introductory Mycology. New York. : John Wiley & Sons.
- Anton, N. and Heyn, J. 1981. "Molecular basis of Auxin-Regulated Extension Growth and Role of Dextranase." Proc. Natl. Acad. Sci. U.S.A. 78(11) : 6608-6612.
- Arnold, W.N., Nguyen, T.B.P. and Mann, L.C. 1998. "Purification and Characterization of a Dextranase from *Sporothrix schenckii* IP-29." Arch. of Microbiol. 170 : 91-98.
- Aspinall, G.O. 1983. The Polysaccharides. Vol. 2. New York. : Academic.
- Bailey, R.W., Clarke, R.T.J. 1959. "A Bacterial Dextranase." Biochem. J. 72 : 49-54.
- Brown, J.C. and Inkerman, P.A. 1992. "Specific Method for Quantitative Measurement of the Total Dextran Content of Raw Sugar." J. Agric. Food Chem. 40 : 227-233.
- Chambers, J.A.A. 1993. "Buffer, Chelating Agents and Denaturants." pp. 1-36. in Chambers, J.A.A. and Rickwood, D. Biochemistry LABFAX. Oxford. : BIOS Scientific.
- Chaplin, M.F., Bucke C. 1992 Enzyme Technology. London. : Cambridge University.
- Charles, A.F. and Farrell, L.N. 1957. "Preparative and Use of Enzymatic Material from *Paecilomyces lilacinus* to Yield Clinical Dextran." Can. J. Microbiol. 3 : 239-247.
- Clarke, M.A., Edye, L.A., Cole, F. and Kitchar, J.L. 1997. "Sugar Cane Factory Trials with Dextranase Enzyme (from *Chaetomium gracile*)." Sugar J. 60 : 20-22.
- Clarke, M.A., Lillehoj, E.B. and Tsang, W.S.C. 1984. "*Leuconostoc* spp. in Sugar Cane Processing Sampies." Proc. Sugar Process. Res. Conf. 141-150.
- Dahlqvist, A. 1962. "Rat-Intestinal Dextranase." Biochem. J. 86 : 72-76.
- Dubois, M., Gilles, K.A., Hamilton, J.K., Rebers, P.A. and Smith, F. 1956. "Colorimetric Method for Determination of Sugars and Related Substances." Anal. Chem. 28 : 350-356.
- Fitzderald, R.J., Keyes, P.H. and Stoudt, T.H. 1969. "The Effects of a Dextranase Preparation on Plaque and Caries in Hamsters, a Preliminary Report." JADA. 76 : 301-304.
- Fitzderald, R.J., Spinell, D.M. and Stoudt, T.H. 1968. "Enzymatic Removal of Artificial Plaques." Arch. Oral. Biol. 13 : 125-128.

- Foster, D.H., Inkerman, P.A. and McNeil, K.E. 1980. "Studies on Cane Deterioration in Australia." Proc. Int. Soc. Sugar Cane Technol. 17 : 2204-2220.
- Fukumoto, J., Tsuji, H. and Tsuru, D. 1971. "*Penicillium luteum* Dextranase : Its Production and Some Enzymatic Properties." J. Biochem. 69(6) :1113-1121.
- Galvez-Mariscal, A. and Lopez-Munguia, A. 1991. "Production and Characterization of A Dextranase from an Isolation *Paecilomyces lilacinum* Strain." Appl. Microbiol. Biotechnol. 36(3) : 327-331.
- Hattori, A. and Ishibashi, K. 1981. "Screening of Dextranase Producing Microorganisms." Agric. Biol. Chem. 45(10) : 2347-2349.
- Hattori, A., Ishibashi, K. and Minato, S. 1981. "The Purification and Characterization of the Dextranase of *Chaetomium graille*." Agric. Biol. Chem. 45(11) : 2409-2416.
- Heyn, A.N.J. 1970. "Dextranase Activity and Auxin-Induced Cell Elongation in Coleoptiles of *Avena*." Biochem. Biophys. Res. Commun. 38 : 255-262.
- Hiraoka, N., Fukumoto, J. and Tsuru, D. 1972. "Studies on Mold Dextranase III : Purification and Some Enzymatic Properties of *Aspergillus carneus* Dextranase." J. Biochem. 71(1) : 57-64.
- Hultin, E. and Nordstrom, H. 1949. "Investigations on Dextranase I : On the Occurrence and Assay of Dextranase." Acta Chem. Scand. 3 : 1405-1471.
- James, C.P.C. and Chung, C.C. 1993. Cane Sugar Handbook. New York. : John Wil y & Sons.
- Janson, J. and Porath, J. 1966. "A Bacterial Dextranase." Methods Enzymol. 8 : 615-621.
- Jensen, B. and Olsen, J. 1996. "Extracellular α -Glucosidase with Dextran Hydrolyzing Activity from the Thermophilic Fungus, *Thermomyces lanuginosus*." Curr. Microbiol. 33(3) : 152-155.
- Jordan, H.V. and Keyes, P.H. 1966. "In Vitro Methods for the Study of Plaque Formation and Carious Lesions." Arch. Oral Biol. 11 : 793-801.
- Kapseu, C., Kambou, S., Toko, V. and Tedga, N. 1993. "Influence of Dextran on Sugar Processing in Cameroon." Cahiers Agric. 2 : 422-424.
- Kim, D., Seo, H.C. and Day, D.F. 1996. "Dextran Production by *Leuconostoc merenteroides* in the Presence of a Dextranase Producing Yeast, *Lipomyces starkryi*." Biotech. Techniques. 10 : 227-232
- Kim, D., Young, J., Hwa, P. and Day, D.F. 1996. "Mixed Culture Fermentation for the Production of Clinical Quality Dextran with Starch and Sucrose." Biotechnol. Lett. 18 :

1031-1034.

- Kobayashi, M., Takagi, S., Shiota, M., Mitsuishi, Y and Matsuda, K. 1983. "An Isomaltotriose-Producing Dextranase from *Flavobacterium* sp. M-73 : Purification and Properties." Agric. Biol. Chem. 47(11) : 2585-2593.
- Koenig, D.W. and Day, D.F. 1988. "Production of Dextranase by a *Lipomyces starkeyi*." Biotechnol. Lett. 10(2) : 117-122.
- Koenig, D.W. and Day, D.F. 1989. "Induction of *Lipomyces starkeyi* Dextranase." Appl. Environ. Microbiol. 55 : 2079-2081.
- Kosaric N., Yu, K. and Zajic, J.E. 1973. "Dextranase Production from *Penicillium funiculosum*" Biotechnol. Bioeng. 15 : 729-741.
- Kubik, C., Galas, E. and Sikora, B. 1994. "Dextranase from *Penicillium funiculosum* 72 Properties Deciding the Possibilities for Its Use in the Sugar Industry." Gazeta-Cukrownicza 102(6) : 102-105.
- Lee, J.A. and Fox, P.F. 1985. "Purification and Characterization of *Paecilomyces lilacinus* Dextranase." Enzyme Microb. Technol. 7 : 573-577.
- Lowry, O.H., Rosenbrough, N.J., Farr, A.F. and Randall, R.J. 1951. "Protein Measurement with the Folin Phenol Reagent." J. Biol. Chem. 193 : 265-275.
- Madhu and Prabhu, K.A. 1983. "Studies on Dextranase from *Penicillium aculeatum*." Enzyme Microb. Technol. 6 : 217-220.
- Masry, E. 1991. "Optimization of Dextranase Synthesis by a Locally Isolated *Fusarium moniliforme*." Egyptian J. Microbiol. 26 : 37-48.
- Minakova, A.L. and Preobrazhenskaya, M.E. 1980. "Isolation and Properties of a Dextranase from *Penicillium purpurogenum* (FTOLL)." Appl. Biochem. Microbiol. 16 : 502-509.
- Muriyatmo, U., Miswar, B.M. and Hasyim. 1997. "Characterization of Dextranase from *Streptococcus* sp. B1." Majalah-Penelitian-Guta 33 : 2-3
- Okada, G., Akano, H., Sato, T., Okumura, H. and Kawamura, Y. 1992. "Dental Plaque Degrading compositions." United States Patent 9 : 259-266.
- Okazaki, K., Abe, T., Saruwatari, K., Kato, F., Maruyama, K. and Tagawa, K. 1992. "Purification and Properties of Mycodextranase from *Streptomyces* sp. J-13-3." Biosci. Biotechnol. Biochem. 56(9) : 1401-1405.
- Pebery, J.F. 1989. Biotech Handbook *Penicillium* and *Acremonium*. New York. : Plenum Press.

- Petronijevic Z., Cvetkovic, B., Nestic, R. and Stankovic, S. 1993. "Influence of Nutrient Medium Composition, Initial pH and Aeration on the Production of Dextranase in *Aspergillus ustus*." Mikrobiologija 30(2) : 89-96.
- Pulkownik, A. and Walker, G.L. 1977. "Purification and Substrate Specificity of an Endodextranase of *Streptococcus mutans* K1-R." Carbohydr Res. 54 : 237-251.
- Pleszczynska, M., Szczodrak, J., Rogalski, J. and Fiedurek, J. 1997. "Hydrolysis of Dextran by *Penicillium notatum* Dextranase and Identification of Final Digestion Products." Mycol. Res. 101(1) : 69-72.
- Sawai, T., Ikagi, I. and Nawa, A. 1976. "Identification of an Isomaltodextranase Producing Bacterium *Arthrobacter globiformis*." Agric. Biol. Chem. 40 : 1249-1953.
- Sherief, A.A., El-Sawah, M.M.A., El-Naby, M.A. 1991. "Some Properties of Chitinase Produced by a Potent *Aspergillus carneus* Strain." Appl. Microbiol. Biotechnol. 35 : 228-230.
- Shimizu, E., Takehiro, U., Manabu, O. and Okada, G. 1998. "Purification and Characterization of an Isomaltotriose Producing Endodextranase from a *Fusarium* sp." Biosci. Biotechnol. Biochem. 62(1) : 117-122.
- Simonson, L.G. and Liberta, A.E. 1975. "New Sources of Fungal Dextranase." Mycologia 67 : 845-851.
- Simonson, L.G., Liberta, A.E. and Richardson, A. 1975. "Characterization of an Extracellular Dextranase from *Fusarium moniliforme*." Appl. Microbiol. 30(5) : 855-861.
- Somogyi, M. 1952. "Notes on Sugar Determination." J. Biol. Chem. 195 : 19-23.
- Staat, R.H. and Schachtele, C.F. 1975. "Characterization of a Dextranase Produced by an Oral Strain of *Actinomyces israelii*." Infect. Immun. 12(3) : 556-563.
- Stanbury, P.F., Whitaker, A. and Hall, S.J. 1995. Principles of Fermentation Technology. Oxford : Elsevier Science.
- Sugiura, M. and Ito, A. 1973. "Studies on Dextranases III : Action Patterns of Dextranase from *Penicillium funiculosum* on Substrate and Inhibition on Hydrolysis Reaction by Substrate Analogues." Chem. Pharm. Bull. 22(7) : 1593-1599.
- Sugiura, M., Ito, A. and Yamaguchi, T. 1974. "New Exo-dextranase from *Brevibacterium fuscum* var. *dextranlyticum*." Biochim. Biophys. Acta 350 : 61-70.
- Sumarno. 1994. "The Engineering of an Equipment to Hydrolize Dextran Enzymatically in Raw Juice at Cepiring Sugar Factory." Majalah-Perusahaan-Gula 30(1) : 15-20.

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

- Sumarno. 1997. "Dextran Hydrolysis in Raw Cane Juice Using Dextranase Novo DN 30 KL 1006." Berita-Pusat-Penelitian-Perkebunan-Gula-Indonesia 19 : 44-47.
- Sun, J., Cheng, X., Zhang, Y., Yan, Z. and Zhang, S. 1988. "A Strain of *Paecilomyces lilacinus* Producing High Quality Dextranase. : Purification and Characterization." Ann. N.Y. Acad. Sci. 542 : 192-194.
- Tilbury, R.H. and French, S.M. 1974. "Further Studies on Enzyme Hydrolysis of Dextran in Mill Juice by Dextranases and Amylases." Proceedings of the International Society of Sugar Cane Technology, pp. 1277-1287, 15th Congress, Townsville, Australia.
- The Association of official Agricultural Chemists (A.O.A.C.). 1965. Official Method of Analysis. 12th. ed. Washington D.C. : George Bantay.
- Townsend, G.E. and Lindgren, A.A. 1953. "Viable Yeast Count." Cytologia 18 : 183.
- Tsuchiya, H.M., Jeanes, A., Bricker, H.M. and Wilham, C.A. 1952. "Dextran-Degrading Enzymes from Molds." J. Bacteriol. 64 : 513-519.
- Tsura, D., Hiraoka, N. and Fukumoto, J. 1972. "Studies on Mold Dextranase IV : Substrate Specificity of *Aspergillus carneus*." J. Biochem. 71(4) : 653-660.
- Webb, E. and Spencer-Martins, I. 1983. "Extracellular Endodextranase from the Yeast *Lipomyces starkeyi*." Can. J. Microbiol. 29 : 1092-1095.
- Wheatley, M.A. and Moo-Young, M. 1977. "Degradation of Polysaccharides by Endo- and Exoenzymes : Dextran-Dextranase Model Systems." Biotechnol. Bioeng. 19 : 219-233.
- Wynter, C.V.A., Chang, M., Jersey, J., Patel, B., Inkerman, P.A. and Hamilton, S. 1997. "Isolation and Characterization of a Thermostable Dextranase." Enzyme Microb. Technol. 20 : 242-247.
- Wynter, C.V.A., Galea, C.F., Cox, L.M., Dawson, M.W., Patel, B.K., Hamilton, S., Jersey, J.D. and Inkerman, P.A. 1995. "Thermostable Dextranase : Screening, Detection and Preliminary Characterization." J. Appl. Bacteriol. 79 : 203-212.
- Yamaguchi and Gocho. 1973. "Production and Properties of Alkaline Dextranase from a Newly Isolated *Brevibacterium*." Agric. Biol. Chem. 37(11) : 2527-2533.
- Yamamoto, K., Yoshikawa, K. and Okoda, S. 1993. "Detailed Action Mechanism of Dextrin Dextranase from *Acetobactor capsulatus* ATCC 11894." Biosci. Biotechnol. Bichem. 57 (1) : 74-50.
- Zevenhuizen, L.P.T.M. 1968. "Cell-Bound Exodextranase of *Bacillus* Species." Carbohyd. Res 6 : 310-318.



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ภาคผนวก ก

อาหารเลี้ยงเชื้อ

1. อาหารโพเตโตเด็กซ์โตรสอการ์ (Potato Dextrose Agar ; PDA)

เป็นสูตรอาหารที่ใช้เก็บรักษาเชื้อรา เพิ่มจำนวนเซลล์และสร้างสปอร์ ซึ่งในอาหาร 1.0 ลิตร ประกอบด้วย

มันฝรั่ง	200.0	กรัม
(ต้มในน้ำเดือดและกรองเอาเฉพาะส่วนที่เป็นน้ำใส)		
กลูโคส	20.0	กรัม
วุ้นผง	15.0	กรัม

อาหารปริมาตร 50 มิลลิลิตร จะบรรจุลงในพลาสติกปริมาตร 250 มิลลิลิตร ปิดด้วยจุกสำลี แล้วจึงนำไปนึ่งฆ่าเชื้อที่ความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส นาน 15 นาที

2. อาหารเลี้ยงเชื้อ

เป็นสูตรอาหารเริ่มต้นที่ใช้เลี้ยงเชื้อราเพื่อผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส คัดแปลงมาจาก Sherief *et al.* (1991) ซึ่งในอาหาร 1.0 ลิตร ประกอบด้วย

เด็กซ์เตรน	10.0	กรัม
ยีสต์สกัด (yeast extract)	3.0	กรัม
โพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟต (KH_2PO_4)	1.0	กรัม
โพแทสเซียมคลอไรด์ (KCl)	0.5	กรัม
แมกนีเซียมซัลเฟตเฮปตะไฮเดรต ($\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$)	0.5	กรัม

ปรับพีเอชให้เท่ากับ 5.0

ส่วนผสมของอาหารถูกปรับพีเอชด้วยสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ (NaOH) ความเข้มข้น 1.0 โมลาร์ หรือสารละลายกรดไฮโดรคลอริก (HCl) ความเข้มข้น 1.0 โมลาร์ ซึ่งอาหารปริมาตร 60 มิลลิลิตร จะบรรจุลงในพลาสติกหุ้มปริมาตร 250 มิลลิลิตร ปิดด้วยจุกสำลี แล้วจึงนำไปนึ่งฆ่าเชื้อที่ความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส นาน 15 นาที

ภาคผนวก ข

การวิเคราะห์

1. การวิเคราะห์น้ำตาลรีดิวซ์โดยวิธีของ Somogyi Nelson ดัดแปลงมาจาก Somogyi (1952)

สารเคมี

1. สารละลายคอปเปอร์ (Copper reagent)

1.1 10 เปอร์เซ็นต์ของคอปเปอร์เพนตะไฮเดรต ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) เตรียมโดยการละลาย 10 กรัม ของคอปเปอร์เพนตะไฮเดรตในน้ำกลั่นปริมาตร 100 มิลลิลิตร

1.2 สารละลายฟอสเฟตตาร์เตรต (Phosphate - Tartrate Solution) เตรียมโดยละลาย ไดเบตริกโซเดียมฟอสเฟต (Na_2SO_4) 28 กรัม ในน้ำกลั่น 700 มิลลิลิตร เติมโซเดียมโพแทสเซียม ตาร์เตรต ($\text{COOK}(\text{CHOH})_2\text{COONa} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$) 40 กรัม ทำให้ละลาย แล้วเติม 1.0 นอร์มอล ของ โซเดียมไฮดรอกไซด์ (NaOH) ปริมาตร 100 มิลลิลิตร ตามด้วยไดโซเดียมซัลเฟต (Na_2SO_4) 120 กรัม เมื่อละลายเข้ากันดีแล้ว ปรับปริมาตรให้เป็น 900 มิลลิลิตร เก็บไว้ที่อุณหภูมิห้องนาน 2 วัน

1.3 ทำการผสมสารละลายทั้งสองเข้าด้วยกัน เก็บที่อุณหภูมิห้อง

2. สารละลายอาร์ซีโนโมลิบเดต (Nelson's Arsenomolybdate Color Reagent)

2.1 ละลายแอมโมเนียมโมลิบเดต ($(\text{NH}_4)_6\text{Mo}_7\text{O}_{24} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$) 25 กรัม ในน้ำกลั่น 450 มิลลิลิตร เติมกรดกำมะถันเข้มข้น 21 มิลลิลิตร ผสมให้เข้ากัน

2.2 ละลายไดโซเดียมอาร์ซีนิต ($\text{Na}_2\text{HAsO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$) 3 กรัม ในน้ำกลั่น 25 มิลลิลิตร

2.3 ผสมสารละลายทั้งสองเข้าด้วยกัน เก็บไว้ที่อุณหภูมิห้องในห้องศึกษา

วิธีการ

1. เติมตัวอย่าง 1.0 มิลลิลิตรลงในหลอดทดลอง แล้วจึงเติม 1.0 มิลลิลิตรของสารละลาย คอปเปอร์ (Copper reagent) ผสมให้เข้ากัน ต้มในน้ำเดือดนาน 15 นาที ควรปิดปากหลอดทดลอง เพื่อลดการระเหยของน้ำ

2. ทำให้เย็นทันทีแล้วจึงเติม 1.0 มิลลิลิตรของสารละลายอาร์ซีโนโมลิบเดต (Arsenomolybdate reagent) ผสมให้เข้ากัน ทิ้งไว้นาน 2 นาที

3. เติมน้ำกลั่น 2.0 มิลลิลิตร ผสมให้เข้ากัน แล้วจึงนำไปวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 520 นาโนเมตร

4. นำค่าการดูดกลืนแสงที่วัดได้ไปเทียบกับกราฟมาตรฐานของไอโซมอลโตสหรือน้ำตาลกลูโคส

การเตรียมกราฟมาตรฐานของไอโซมอลโตส

เตรียมสารละลายมาตรฐานไอโซมอลโตสที่ความเข้มข้น 0 20 40 60 80 100 150 200 และ 250 ไมโครกรัมต่อมิลลิลิตร ตามลำดับ แล้วทำการวิเคราะห์ตามวิธีข้างต้น นำค่าดูดกลืนแสงที่วัดได้และความเข้มข้นของสารละลายมาสร้างกราฟมาตรฐานของไอโซมอลโตส (รูปที่ ข1)

การเตรียมกราฟมาตรฐานของน้ำตาลกลูโคส

เตรียมสารละลายมาตรฐานกลูโคสที่ความเข้มข้น 0 20 40 60 80 และ 100 ไมโครกรัมต่อมิลลิลิตร ตามลำดับ แล้วทำการวิเคราะห์ตามวิธีข้างต้น นำค่าดูดกลืนแสงที่วัดได้และความเข้มข้นของสารละลายมาสร้างกราฟมาตรฐานของน้ำตาลกลูโคส (รูปที่ ข2)

2. การวิเคราะห์น้ำตาลทั้งหมด (Total sugar) โดยวิธี Phenol-sulphuric ที่ดัดแปลงมาจาก Dubois *et al.* (1956)

สารเคมี

1. สารละลายฟีนอล 5 เปอร์เซ็นต์ (น้ำหนักต่อปริมาตร)
2. กรดกำมะถันเข้มข้น

วิธีการ

1. เติมตัวอย่าง 1.0 มิลลิลิตร และสารละลายฟีนอล 1.0 มิลลิลิตรลงในหลอดทดลองผสมให้เข้ากัน
2. เติมกรดกำมะถันปริมาตร 5.0 มิลลิลิตรลงในหลอดทดลองข้างต้น ตั้งทิ้งไว้ 10 นาที แล้วจึงเขย่าแรงๆ ให้เข้ากัน
3. ตั้งทิ้งไว้ประมาณ 20 นาที แล้วจึงวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 490 นาโนเมตร
4. นำค่าการดูดกลืนแสงที่ได้ไปเทียบกับกราฟมาตรฐานของน้ำตาลกลูโคส

การสร้างกราฟมาตรฐานของน้ำตาลกลูโคส

เตรียมสารละลายมาตรฐานกลูโคสที่ความเข้มข้น 0 20 40 60 80 และ 100 ไมโครกรัมต่อมิลลิลิตร ตามลำดับ แล้วทำการวิเคราะห์ตามวิธีข้างต้น นำค่าดูดกลืนแสงที่วัดได้และความเข้มข้นของสารละลายมาสร้างกราฟมาตรฐานของน้ำตาลกลูโคส (รูปที่ ข3)

การสร้างกราฟมาตรฐานของเด็กซ์เตรน

เตรียมสารละลายมาตรฐานเด็กซ์เตรนที่ความเข้มข้น 0 20 40 60 80 และ 100 ไมโครกรัมต่อมิลลิลิตร ตามลำดับ แล้วทำการวิเคราะห์ตามวิธีข้างต้น นำค่าดูดกลืนแสงที่วัดได้และความเข้มข้นของสารละลายมาสร้างกราฟมาตรฐานของเด็กซ์เตรน (รูปที่ ข4)

3. การวิเคราะห์กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสโดยวิธีที่ดัดแปลงมาจาก Janson and Porath (1966)

สารเคมี

1. สารละลายเด็กซ์เตรน 1 เปอร์เซนต์ เตรียมโดยการละลายเด็กซ์เตรน (D-4876) 1.0 กรัมด้วยสารละลายบัฟเฟอร์ (citrate-phosphate buffer) ความเข้มข้น 0.05 โมลาร์ พีเอชเท่ากับ 5.0 ปริมาตร 100 มิลลิลิตร

2. สารเคมีที่ใช้สำหรับวิเคราะห์น้ำตาลรีดิวซ์ ตามวิธีของ Somogyi Nelson
วิธีการ

1. ใส่สารละลายเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส (ที่เจือจางอย่างเหมาะสม) ปริมาตร 1.0 มิลลิลิตรลงในหลอดทดลอง

2. นำสารละลายเด็กซ์เตรน 1.0 เปอร์เซนต์ ปริมาตร 2.0 มิลลิลิตร มาเติมในหลอดทดลองที่มีสารละลายดังกล่าว ผสมให้เข้ากัน แล้วนำไปบ่มที่อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส นาน 10 นาที

3. หยุดปฏิกิริยาของเอนไซม์ โดยนำไปต้มในน้ำเดือดนาน 5 นาที

4. หลอดควบคุม (control) ให้นำสารละลายเอนไซม์มาหยุดปฏิกิริยา โดยนำไปต้มในน้ำเดือดก่อนเติมสารละลายเด็กซ์เตรน

5. แบลก (blank) ให้ใช้น้ำกลั่นแทนสารละลายเอนไซม์

6. หลังจากหยุดปฏิกิริยาให้นำส่วนของน้ำใส่ไปวิเคราะห์น้ำตาลรีดิวซ์โดยวิธี Somogyi

Nelson

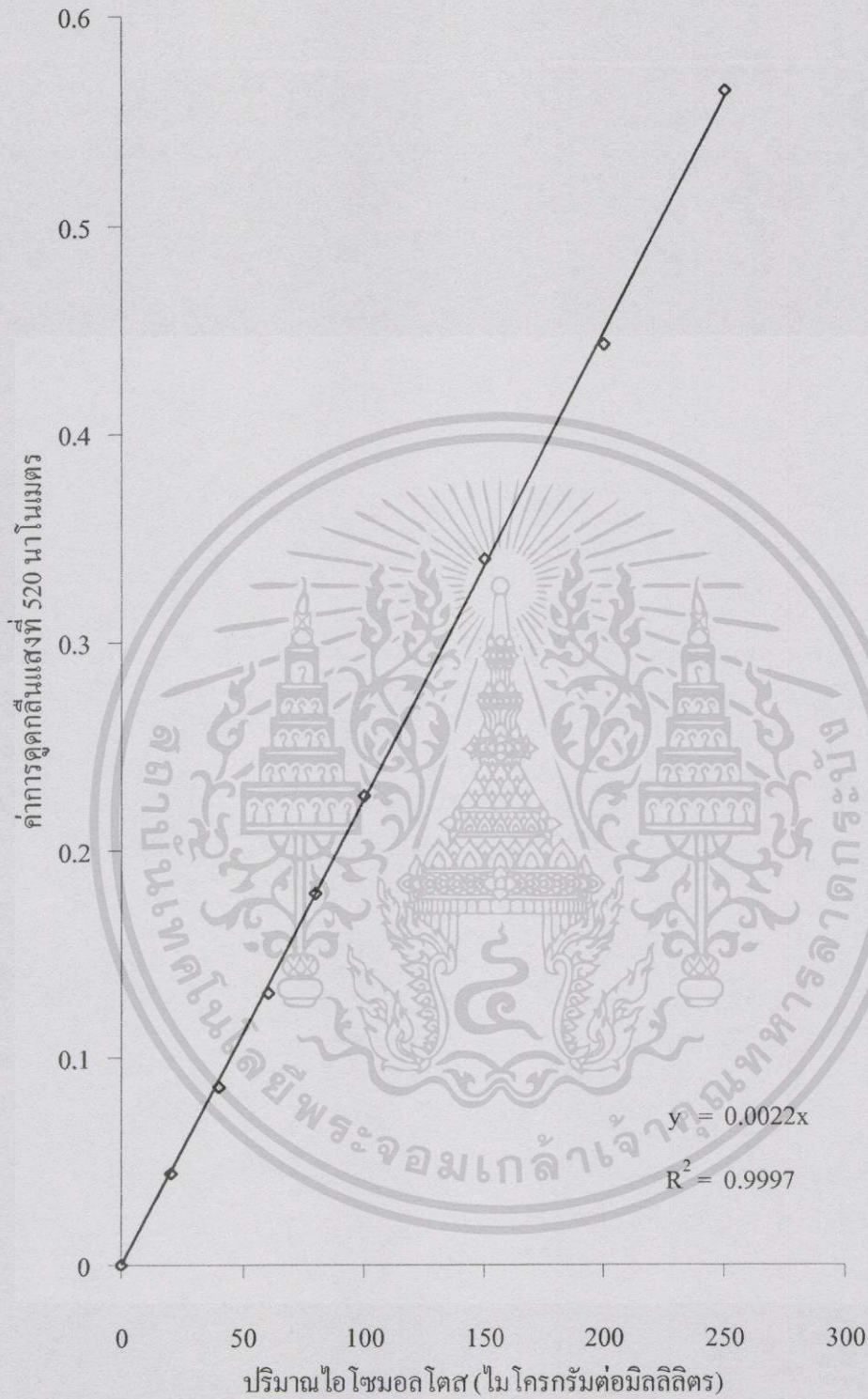
7. นำมาคำนวณกิจกรรมของเอนไซม์ตามสูตร

กิจกรรมของเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส =

$$\frac{(\text{ค่าการดูดกลืนแสง} \times \text{ปริมาตรทั้งหมด} \times \text{ค่าความเจือจาง})}{(\text{ความชันของกราฟมาตรฐาน} \times \text{เวลา})}$$

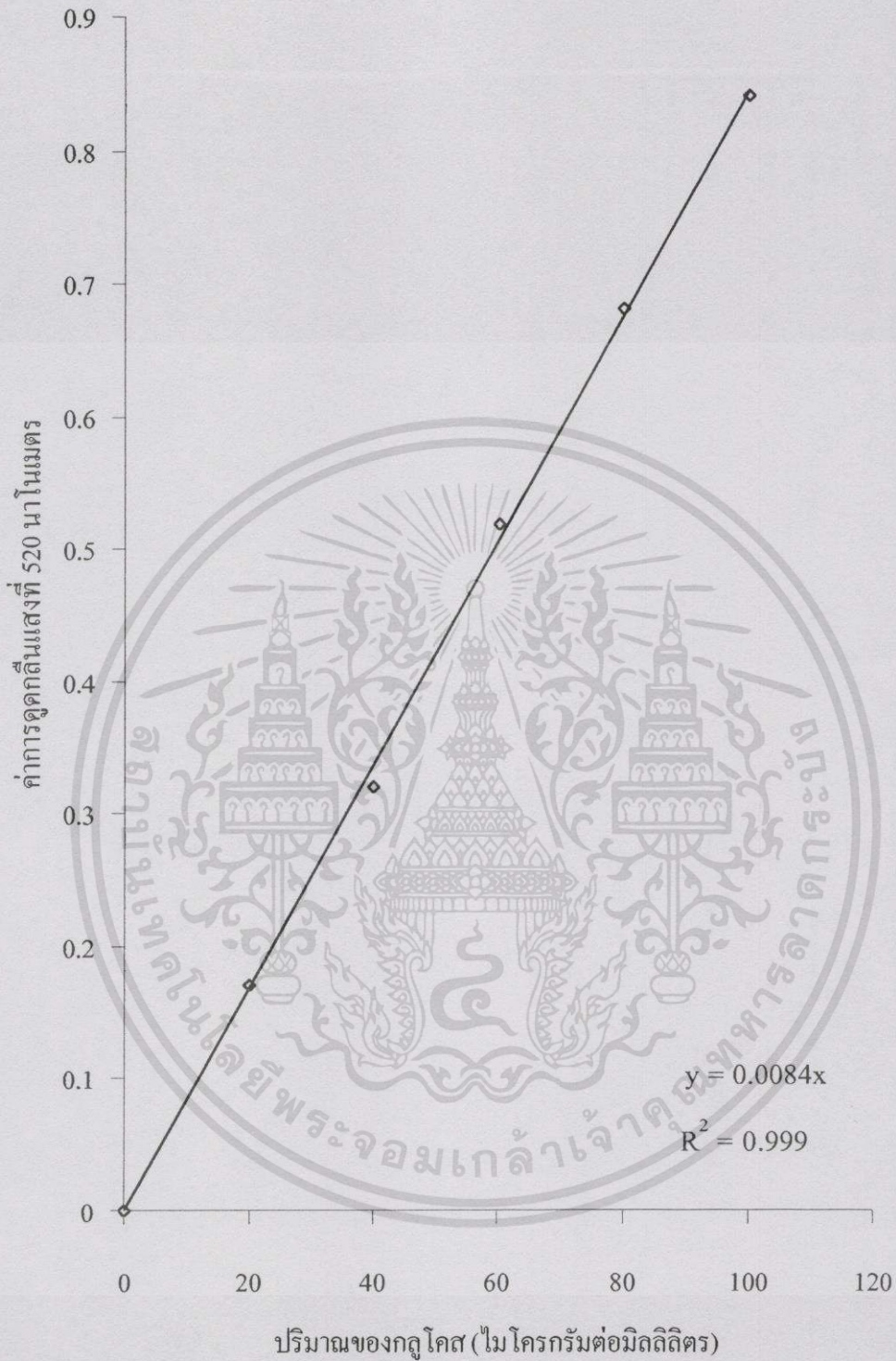
= หน่วยต่อมิลลิลิตร

กำหนดให้ 1 หน่วยของเอนไซม์ คือปริมาณของเอนไซม์ซึ่งสามารถย่อยสลายสับสเตรตและให้ไอโซมอลโตส 1 ไมโครกรัม ภายในเวลา 1 นาทีภายใต้สภาวะที่ทดสอบ

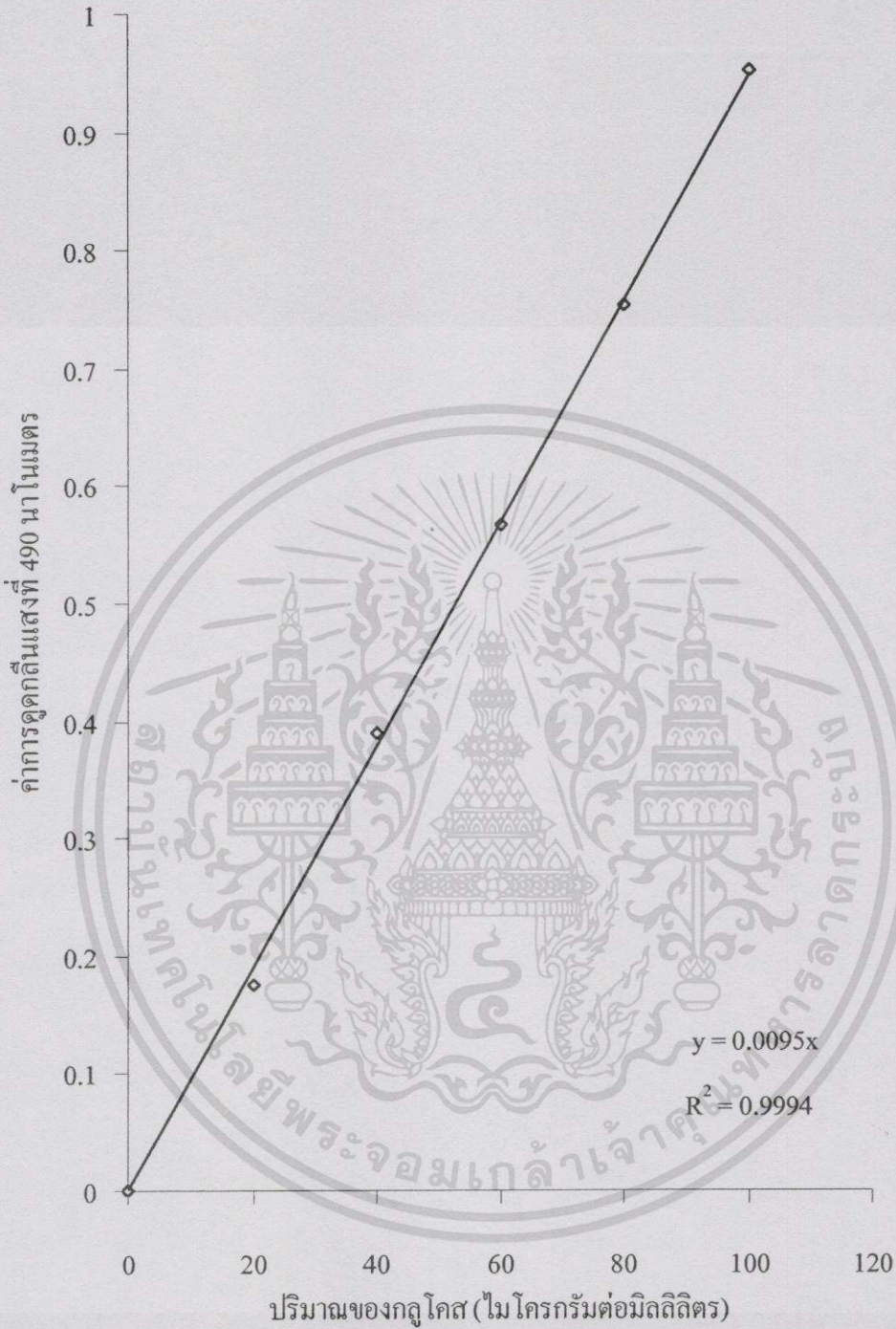


รูปที่ ข1 แสดงกราฟมาตรฐานของไอโซมอดโตส

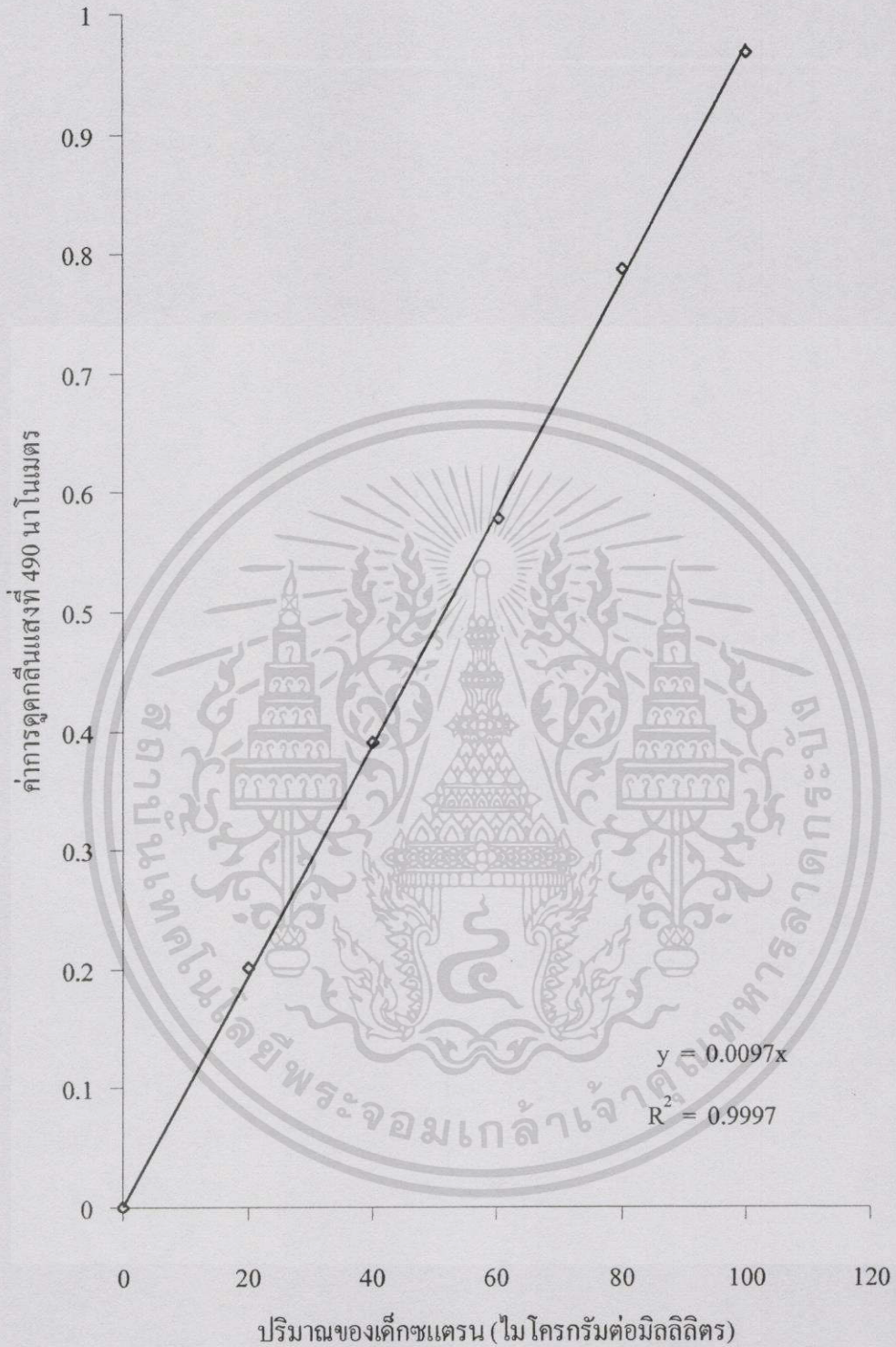
เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



รูปที่ ข2 แสดงกราฟมาตรฐานของน้ำตาลกลูโคส



รูปที่ ข3 แสดงกราฟมาตรฐานของน้ำตาลกลูโคส



รูปที่ ข4 แสดงกราฟมาตรฐานของปุ๋ย

4. การวิเคราะห์ปริมาณโปรตีน โดยวิธีของ Lowry (Lowry *et al.*, 1951)

สารเคมี

1. สารละลาย ก

ละลายโซเดียมคาร์บอเนต (Na_2CO_3) 2.0 กรัม ในโซเดียมไฮดรอกไซด์ (NaOH) 0.1 นอร์มอล ปริมาตร 100 มิลลิลิตร

2. สารละลาย ข

ละลายโพแทสเซียมคาร์เทรต ($\text{COOK}(\text{CHOH})_2\text{COONa}\cdot 4\text{H}_2\text{O}$) 2.7 กรัม ในน้ำกลั่น 100 มิลลิลิตร

3. สารละลาย ค

ละลายคอปเปอร์ซัลเฟต ($\text{CuSO}_4\cdot 5\text{H}_2\text{O}$) 1.0 กรัม ในน้ำกลั่น 100 มิลลิลิตร

4. สารละลาย ง

นำสารละลาย ก 100 มิลลิลิตร เติมสารละลาย ข 1.0 มิลลิลิตร และสารละลาย ค 1.0 มิลลิลิตร ผสมให้เข้ากัน (สารละลายนี้เตรียมเมื่อต้องการใช้เท่านั้น)

5. โฟลิน (Folin-Ciocalteu reagent) ความเข้มข้น 1.0 นอร์มอล

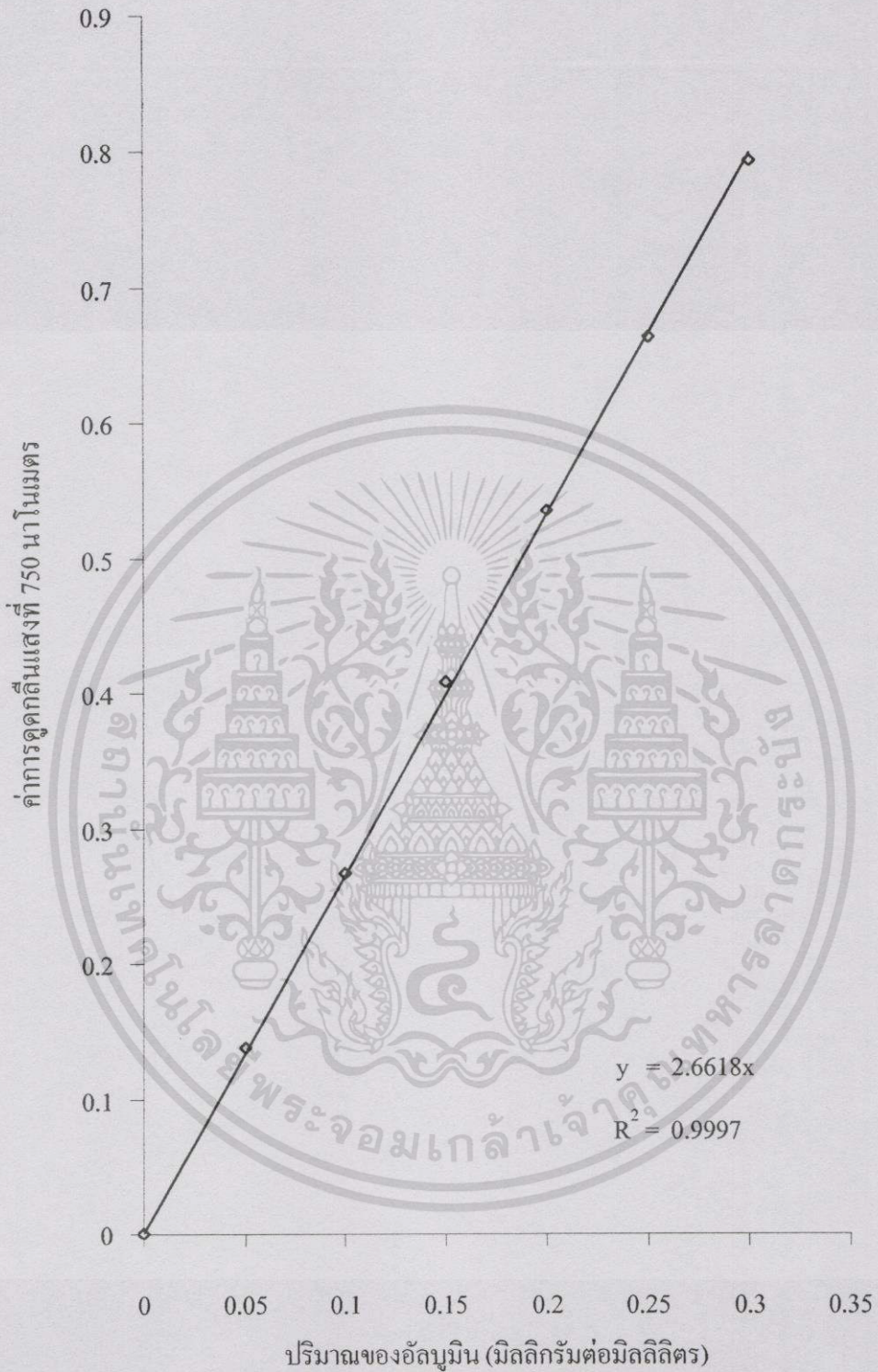
นำโฟลิน (2.0 นอร์มอล) มาเจือจางด้วยน้ำกลั่นในอัตราส่วน 1:1 (สารนี้ควรเตรียมเมื่อต้องการใช้เท่านั้น)

วิธีการ

- นำสารละลายตัวอย่างที่ต้องการหาปริมาณโปรตีน 1.0 มิลลิลิตร ใส่ลงในหลอดทดลอง
- เติมสารละลาย ง 5.0 มิลลิลิตรลงในหลอดที่มีตัวอย่าง ผสมสารละลายให้เข้ากัน ตั้งทิ้งไว้ที่อุณหภูมิห้อง นาน 10 นาที
- เติมโฟลิน 1.0 นอร์มอล 0.5 มิลลิลิตร ลงในหลอดทดลองข้อ 2 ผสมให้เข้ากัน ตั้งทิ้งไว้ที่อุณหภูมิห้อง นาน 30 นาที
- นำไปวัดสีที่เกิดขึ้น ที่ความยาวคลื่น 750 นาโนเมตร
- นำค่าการดูดกลืนแสงที่ได้ไปเทียบกับกราฟมาตรฐานของอัลบูมิน (bovine serum albumin)

การสร้างกราฟมาตรฐานของอัลบูมิน

เตรียมสารละลายมาตรฐานของอัลบูมิน ที่ความเข้มข้น 0 0.05 0.10 0.15 0.20 0.25 และ 0.30 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร ตามลำดับ แล้วทำการวิเคราะห์ตามวิธีข้างต้น นำค่าดูดกลืนแสงที่วัดได้และความเข้มข้นของสารละลายมาสร้างกราฟมาตรฐานของอัลบูมิน (รูปที่ ข5)



รูปที่ ข5 แสดงกราฟมาตรฐานของโปรตีน (อัลลูมิเนียม)

5. การวิเคราะห์ผลิตภัณฑ์สุดท้าย โดย Ascending Paper Chromatography ที่คัดแปลงมาจาก Simonson *et al.* (1975)

สารเคมี

1. สารละลายที่เป็นตัวพา (Solvent)

เอทิลอะซิเตต/ไพรีดีน/น้ำกลั่น (10:4:3 โดยปริมาตร)

2. สารละลายที่ทำให้เกิดสี (Developing solution)

2.1 สารละลายอิ่มตัวของซิลเวอร์ไนเตรท เตรียมโดยเติมสารละลายอิ่มตัวของซิลเวอร์ไนเตรท (AgNO_3) 0.1 มิลลิลิตร ในอะซิโตน (Acetone) 20 มิลลิลิตร ถ้าหลังการเติมได้สารละลายที่ขุ่นขาว ให้เติมน้ำกลั่นที่ละหยดจนได้สารละลายใส

2.2 0.5 โมลาร์ ของโซเดียมไฮดรอกไซด์ในเมทานอล เตรียมโดยละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ 2.0 กรัม ในน้ำกลั่นปริมาตรเล็กน้อย แล้วจึงเติมเมทานอลให้ได้ปริมาตร 100 มิลลิลิตร

3. โซเดียมไธโอซัลเฟต เข้มข้น 5.0 เปอร์เซ็นต์

ละลายโซเดียมไธโอซัลเฟต ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$) 5.0 กรัมในน้ำกลั่นปริมาตร 100 มิลลิลิตร หรือละลายโซเดียมไธโอซัลเฟตเพนตะไฮเดรต ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) 7.8 กรัม ในน้ำกลั่นปริมาตร 100 มิลลิลิตร (สารละลายนี้ต้องเตรียมใหม่ทุกครั้งที่ใช้)

วิธีการ

1. หยด (spot) สารละลายตัวอย่างที่ได้จากการบ่มสับสเตรตด้วยเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนส (มีกิจกรรมของเอนไซม์ประมาณ 400 หน่วยต่อมิลลิลิตร) ปริมาตร 10 ไมโครลิตร บนเส้นคินสอที่ลากบนปลายกระดาษ Whatman เบอร์ 3 โดยแต้มให้เป็นจุดเล็กๆ

2. นำกระดาษโครมาโตกราฟีจากข้อ 1 มาใส่ในแชมเบอร์ (chamber) ที่มีตัวพา (solvent) อยู่ปล่อยให้ตัวพาเคลื่อนที่ขึ้นไปตามกระดาษ ที่อุณหภูมิห้อง นาน 15-25 ชั่วโมง

3. นำกระดาษออกจากแชมเบอร์ไปตากให้แห้ง ในตู้ควัน (Fume hood) ต่อไปนี้จะเรียกว่าโครมาโตแกรม (Chromatogram)

4. จุ่มโครมาโตแกรมที่แห้งในสารละลายอิ่มตัวของซิลเวอร์ไนเตรท แล้วจึงทำให้แห้งในตู้ควัน

5. ฟัน 0.5 โมลาร์ ของโซเดียมไฮดรอกไซด์ ในเมทานอล ลงบนโครมาโตแกรม จนเห็นจุดสีน้ำตาลบนกระดาษ แล้วปล่อยให้แห้ง

6. นำโครมาโตแกรมที่แห้งไปแช่ในสารละลายโซเดียมไธโอซัลเฟตความเข้มข้น 5.0 เปอร์เซ็นต์ เพื่อลดสีของฉากหลัง

ภาคผนวก ก

1. การนับสปอร์ คัดแปลงมาจาก Townsed and Lindgren (1953)

วิธีการ

1. วางกระจกปิดสไลด์ (cover slip) บนแชมเบอร์ที่ใช้ นับสปอร์ (counting chamber)
2. บรรจุสารละลายสปอร์ที่เจือจางให้เหมาะสมแล้วบนแชมเบอร์ด้วยปิเปต
3. นับสปอร์ 5 ช่องตรงตำแหน่ง บนซ้าย ล่างซ้าย บนขวา ล่างขวา และตรงกลางของช่องใหญ่ ด้วยกล้องจุลทรรศน์กำลังขยาย 40 เท่า
4. เมื่อนับสปอร์ครบ 5 ช่องแล้ว ให้นำสปอร์ทั้ง 5 ช่องมารวมกัน เพื่อคำนวณตามสูตร

$$\text{จำนวนสปอร์ทั้งหมด} = 5A \times 10^4 \times \text{ความเจือจาง}$$

กำหนดให้ A คือ จำนวนสปอร์ที่นับได้จาก 5 ช่อง

2. การคำนวณน้ำหนักแห้ง (cell dry weight) ตามวิธีการของ The Association of Official Agricultural Chemist (1965)

วิธีการ

1. อบกระดาษกรองเบอร์ 1 ที่อุณหภูมิ 105 องศาเซลเซียส นาน 24 ชั่วโมง ปล่อยให้เย็นในโถดูดความชื้น แล้วนำมาชั่งน้ำหนักด้วยเครื่องชั่ง 4 ตำแหน่ง
2. นำกระดาษกรองที่ได้มากรองน้ำหมักปริมาตร 30 มิลลิลิตร หลังจากนั้นล้างด้วยน้ำกลั่น ปริมาตร 20 มิลลิลิตร แล้วนำไปอบที่อุณหภูมิ 105 องศาเซลเซียส นาน 24 ชั่วโมง (หรือจนกระทั่ง น้ำหนักคงที่) ปล่อยให้เย็นในโถดูดความชื้น นำไปชั่งน้ำหนักด้วยเครื่องชั่ง 4 ตำแหน่ง
3. นำไปคำนวณตามสูตร

$$\text{น้ำหนักแห้ง (กรัม/100 มิลลิลิตร)} = \frac{[(A-B) \times 100]}{30}$$

โดยกำหนดให้ A = น้ำหนักของกระดาษกรองที่ผ่านการกรอง

B = น้ำหนักของกระดาษกรองก่อนกรอง

3. การเตรียมบัฟเฟอร์

- 3.1 0.05 โมลาร์ของซิเตรท-ฟอสเฟต บัฟเฟอร์ (citrate-phosphate buffer) พีเอช 2.5 3.0 4.0 5.0 6.0 7.0 และ 8.0

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

สารละลาย ก : 0.05 โมลาร์ ของกรดซัคทริก ($C_6H_8O_7 \cdot H_2O$)

ละลาย 10.507 กรัม ของกรดซัคทริก ในน้ำกลั่น แล้วปรับปริมาตรให้เป็น 1 ลิตร

สารละลาย ข : 0.05 โมลาร์ ของไดเบสฟอสเฟต (Na_2HPO_4)

ละลาย 7.098 กรัม ของไดเบสฟอสเฟตในน้ำกลั่น แล้วปรับปริมาตรให้เป็น 1

ลิตร

3.2 0.05 โมลาร์ ของไกลซีน-โซเดียมไฮดรอกไซด์ บัฟเฟอร์ (glycine-NaOH buffer) พีเอช 9.0
10.0 และ 11.0

สารละลาย ก : 0.05 โมลาร์ ของไกลซีน (glycine)

ละลาย 3.752 กรัม ของไกลซีนในน้ำกลั่น แล้วปรับปริมาตรให้เป็น 1 ลิตร

สารละลาย ข : 0.05 โมลาร์ ของโซเดียมไฮดรอกไซด์ (NaOH)

ละลาย 2.000 กรัมของกรดโซเดียมไฮดรอกไซด์ในน้ำกลั่น แล้วปรับปริมาตรให้เป็น 1 ลิตร

ในการปรับค่าพีเอชของบัฟเฟอร์ ให้ใช้สารละลายที่มีค่าพีเอชใกล้เคียงกับค่าที่ต้องการเป็น
ตัวหลัก และใช้สารละลายอีกตัวเป็นตัวปรับจนกระทั่งได้ค่าพีเอชที่ต้องการ

ตารางที่ ก1 แสดงปริมาณเกลือแอมโมเนียมซัลเฟต(เปอร์เซ็นต์อ้อมตัว)ที่ใช้ตกตะกอนโปรตีน
(Chambers, 1993)

ความเข้มข้นเริ่มต้นของ เกลือแอมโมเนียมซัลเฟต (เปอร์เซ็นต์อ้อมตัวที่ 0°C)	ความเข้มข้นสุดท้ายของเกลือแอมโมเนียมซัลเฟต (เปอร์เซ็นต์อ้อมตัวที่ 0°C)											
	20	30	40	50	60	70	75	80	85	90	95	100
0	10.7	16.6	21.9	29.5	36.6	44.2	48.3	52.3	56.7	61.1	65.9	70.7
10	5.4	11.1	17.1	23.6	30.5	37.9	41.8	45.8	50.0	54.4	58.9	63.6
20	0	5.6	11.5	17.7	24.4	31.6	35.4	39.2	43.3	47.5	51.9	56.5
30		0	5.7	11.9	18.4	25.3	28.9	32.8	36.7	40.8	45.1	49.5
40			0	5.9	12.2	19.0	22.5	26.2	30.0	34.0	38.1	42.4
50				0	6.1	12.7	16.1	19.7	23.3	27.2	31.2	35.3
60					0	6.3	9.6	13.1	16.6	20.4	24.2	28.3
70						0	3.2	6.6	10.0	13.6	17.3	21.2
75							0	3.2	6.7	10.2	13.9	17.6
80								0	3.3	6.8	10.4	14.1
85									0	3.4	6.9	10.6
90										0	3.4	7.1
95											0	3.5
100												0

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ภาคผนวก ง

ข้อมูล

ตารางที่ ง1 แสดงผลของเด็กชแตรนที่ความเข้มข้นต่างๆ

ความเข้มข้น ของเด็กชแตรน	วันที่	พีเอช	กิจกรรมของเอนไซม์ เด็กชแตรนเนส (หน่วยต่อมิลลิลิตร)	น้ำตาลรีดิวซ์ (มิลลิกรัมต่อ มิลลิลิตร)	น้ำหนักแห้ง (กรัมต่อลิตร)
5.0 กรัมต่อลิตร	0	5.09	0	1.38	0.06
	1	6.61	2.64	1.14	0.36
	2	6.40	38.99	2.71	1.07
	3	6.95	639.65	3.42	1.78
	4	7.10	1,367.84	1.33	1.44
	5	7.24	1,632.16	0.97	1.00
7.5 กรัมต่อลิตร	0	5.05	0	1.92	0.04
	1	5.25	26.43	2.08	0.69
	2	5.51	132.16	5.53	1.78
	3	5.64	2,101.32	2.42	2.43
	4	5.81	5,022.03	1.65	1.77
	5	6.41	7,083.70	0.65	1.25
10.0 กรัมต่อลิตร	0	5.05	0	2.66	0.05
	1	5.30	13.22	2.29	0.67
	2	5.25	118.94	5.96	1.52
	3	5.35	1,903.08	2.45	2.63
	4	5.56	4,314.98	1.93	2.03
	5	5.92	5,781.94	0.83	1.87
12.5 กรัมต่อลิตร	0	4.97	0	3.22	0.05
	1	5.17	26.43	3.20	0.38
	2	5.10	198.24	6.03	1.74
	3	5.24	581.49	3.67	2.65
	4	5.49	2,028.63	2.25	2.13
	5	5.63	3,277.53	1.56	1.88

ตารางที่ 1 (ต่อ)

ความเข้มข้น ของเด็กซ์เตรน	วันที่	พีเอช	กิจกรรมของเอนไซม์ เด็กซ์เตรนเนส (หน่วยต่อมิลลิลิตร)	น้ำตาลรีดิวซ์ (มิลลิกรัมต่อ มิลลิลิตร)	น้ำหนักแห้ง (กรัมต่อลิตร)
20.0 กรัมต่อลิตร	0	4.97	0	4.99	0.03
	1	5.19	46.36	4.57	0.32
	2	4.97	264.33	6.14	1.99
	3	5.23	422.91	8.41	2.72
	4	5.38	640.97	5.19	2.57
	5	5.46	713.66	3.32	1.65

ตารางที่ 2 แสดงผลของแหล่งไนโตรเจน

แหล่งไนโตรเจน	วันที่	พีเอช	กิจกรรมของเอนไซม์ เด็กซ์เตรนเนส (หน่วยต่อมิลลิลิตร)	น้ำตาลรีดิวซ์ (มิลลิกรัมต่อ มิลลิลิตร)	น้ำหนักแห้ง (กรัมต่อลิตร)
ยีสต์สกัด	0	5.01	0	1.72	0.03
	1	3.98	99.12	5.95	0.89
	2	5.12	138.77	2.83	1.68
	3	6.26	4,433.92	1.46	2.62
	4	6.97	6,806.17	1.28	1.51
	5	7.35	8,662.99	0.84	1.00
น้ำแช่ข้าวโพด	0	5.02	0	1.77	0.04
	1	4.54	79.29	6.15	1.26
	2	4.20	251.10	5.17	1.56
	3	4.64	918.50	2.56	2.22
	4	4.82	3,297.36	1.77	1.85
	5	5.00	5,914.10	1.21	1.21

ตารางที่ ง2 (ต่อ)

แหล่งไนโตรเจน	วันที่	พีเอช	กิจกรรมของเอนไซม์ เด็กซ์เตรนเนส (หน่วยต่อมิลลิลิตร)	น้ำตาลรีดิวซ์ (มิลลิกรัมต่อ มิลลิลิตร)	น้ำหนักแห้ง (กรัมต่อลิตร)
เปปโตน	0	5.02	0	1.72	0.04
	1	3.05	39.65	4.27	0.86
	2	4.66	502.20	2.37	1.64
	3	6.33	1,400.88	1.66	2.36
	4	7.03	2,312.78	1.44	1.69
	5	7.43	2,748.90	1.27	1.20
โซเดียมไนเตรท	0	4.97	0	1.06	0.05
	1	5.08	66.08	5.64	1.44
	2	5.26	634.36	3.31	1.66
	3	5.27	1,215.86	1.88	2.46
	4	5.75	5,533.23	1.32	1.88
	5	6.05	8,576.00	1.18	1.21
แอมโมเนียมซัลเฟต	0	4.95	0	1.33	0.04
	1	2.20	6.61	4.53	1.56
	2	2.05	19.82	3.91	1.73
	3	1.91	158.59	2.15	2.00
	4	1.98	145.37	1.83	1.26
	5	2.09	118.94	1.05	1.10
แอมโมเนียม คลอไรด์	0	4.99	0	1.69	0.03
	1	1.90	6.61	4.49	1.23
	2	1.75	6.61	3.55	1.73
	3	1.59	26.43	1.72	2.10
	4	1.65	33.04	1.19	1.26
	5	1.75	33.04	1.04	1.05

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ 3 แสดงผลของโพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟต

ความเข้มข้นของโพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟต	วันที่	พีเอช	กิจกรรมของเอนไซม์ เด็กซ์เตรเนส (หน่วยต่อมิลลิลิตร)	น้ำตาลรีดิวซ์ (มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร)	น้ำหนักแห้ง (กรัมต่อลิตร)
0.75 กรัมต่อลิตร	0	5.03	0	1.20	0.01
	1	6.23	918.50	5.30	1.58
	2	5.09	3,151.98	2.56	2.23
	3	5.43	14,405.29	1.08	1.93
	4	5.96	22,995.59	0.38	1.60
	5	6.29	26,035.24	0.31	1.25
1.00 กรัมต่อลิตร	0	5.03	0	1.81	0.03
	1	6.15	859.42	5.08	1.59
	2	5.17	4,110.13	2.66	2.22
	3	5.49	16,149.78	0.86	1.86
	4	5.96	24,317.18	0.62	1.58
	5	6.11	26,563.38	0.57	1.18
1.50 กรัมต่อลิตร	0	5.04	0	1.94	0.04
	1	6.04	667.40	5.28	1.34
	2	5.27	4,790.75	2.31	2.56
	3	5.52	17,444.93	1.02	2.39
	4	5.84	24,317.18	0.53	1.59
	5	6.05	30,726.87	0.44	1.28
2.00 กรัมต่อลิตร	0	4.99	0	1.46	0.05
	1	5.96	674.01	5.32	1.33
	2	5.27	3,277.53	2.74	2.22
	3	5.38	13,942.73	1.17	1.88
	4	5.71	21,722.47	0.77	1.47
	5	5.91	23,788.55	0.49	1.18

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ 4 แสดงผลของพีเอชเริ่มต้น

พีเอช	วันที่	พีเอช	กิจกรรมของเอนไซม์ เด็กซ์เตรเนส (หน่วยต่อมิลลิลิตร)	น้ำตาลรีดิวซ์ (มิลลิกรัมต่อ มิลลิลิตร)	น้ำหนักแห้ง (กรัมต่อลิตร)
4.0	0	3.97	0	2.67	0.03
	1	6.37	911.89	5.15	1.21
	2	5.38	2,480.18	2.57	2.60
	3	5.95	15,969.16	1.35	2.32
	4	6.35	26,488.99	1.10	1.98
	5	6.49	35,905.29	0.46	1.78
5.0	0	5.01	0	2.41	0.02
	1	6.34	759.911	5.02	1.00
	2	5.28	6,522.03	2.72	2.54
	3	5.97	17,048.46	1.59	2.02
	4	6.34	25,903.09	1.15	1.93
	5	6.43	33,381.06	0.57	1.58
6.0	0	6.00	0	2.32	0.04
	1	6.36	667.40	5.29	1.33
	2	5.17	4,579.29	2.91	2.21
	3	5.97	13,579.29	1.69	2.01
	4	6.35	25,848.02	1.22	1.97
	5	6.38	32,193.83	0.75	1.45
7.0	0	7.02	0	2.27	0.05
	1	6.77	819.38	5.28	0.62
	2	5.13	3,059.47	2.96	1.85
	3	5.73	15,660.79	1.55	1.60
	4	6.11	25,903.08	1.30	1.44
	5	6.23	29,288.55	0.85	1.27

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ 4 (ต่อ)

พีเอช	วันที่	พีเอช	กิจกรรมของเอนไซม์ เด็กซ์เตรเนส (หน่วยต่อมิลลิลิตร)	น้ำตาลรีดิวซ์ (มิลลิกรัมต่อ มิลลิลิตร)	น้ำหนักแห้ง (กรัมต่อลิตร)
8.0	0	7.98	0	2.12	0.04
	1	7.20	733.48	5.23	0.35
	2	4.60	1,955.95	2.98	1.03
	3	5.65	11,662.99	1.85	1.50
	4	5.99	21,640.97	1.58	1.33
	5	6.11	26,101.32	1.03	1.02

ตารางที่ 5 แสดงผลของอุณหภูมิ

อุณหภูมิ	วันที่	พีเอช	กิจกรรมของเอนไซม์ เด็กซ์เตรเนส (หน่วยต่อมิลลิลิตร)	น้ำตาลรีดิวซ์ (มิลลิกรัมต่อ มิลลิลิตร)	น้ำหนักแห้ง (กรัมต่อลิตร)
30 องศาเซลเซียส	0	4.03	0	1.96	0.06
	1	6.46	607.93	5.35	1.10
	2	5.43	2,603.52	2.23	2.55
	3	5.92	13,436.56	1.62	2.21
	4	6.21	26,861.23	1.22	1.81
	5	6.45	35,292.95	0.50	1.68
40 องศาเซลเซียส	0	3.97	0	2.23	0.03
	1	4.70	161.19	3.60	0.39
	2	5.44	350.22	5.07	2.20
	3	5.85	4,044.05	2.89	1.46
	4	5.94	9,951.54	1.79	0.88
	5	5.85	18,894.68	1.42	0.51

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ ๖5 (ต่อ)

อุณหภูมิ	วันที่	พีเอช	กิจกรรมของเอนไซม์ เด็กซเตรเนส (หน่วยต่อมิลลิลิตร)	น้ำตาลรีดิวซ์ (มิลลิลิตรต่อ มิลลิลิตร)	น้ำหนักแห้ง (กรัมต่อลิตร)
50 องศาเซลเซียส	0	4.00	0	1.84	0.05
	1	4.11	42.95	2.74	0.15
	2	4.11	145.37	3.28	0.17
	3	4.09	102.42	3.86	0.12
	4	4.08	52.86	4.02	0.08
	5	4.05	6.61	4.11	0.04
60 องศาเซลเซียส	0	4.00	0	1.76	0.03
	1	4.13	6.61	2.42	0.07
	2	4.12	9.91	3.52	0.10
	3	4.03	13.22	3.75	0.09
	4	4.01	3.30	3.94	0.09
	5	4.01	3.30	4.22	0.05

ตารางที่ ๖6 แสดงผลของโลหะ

โลหะ ความเข้มข้น 2.0 กรัมต่อลิตร	วันที่	พีเอช	กิจกรรมของเอนไซม์ เด็กซเตรเนส (หน่วยต่อมิลลิลิตร)	น้ำตาลรีดิวซ์ (มิลลิลิตรต่อ มิลลิลิตร)	น้ำหนักแห้ง (กรัมต่อลิตร)
ไม่เติม	0	4.09	0	2.34	0.03
	1	6.46	385.90	5.09	1.16
	2	5.36	3,674.01	2.86	2.54
	3	6.14	13,050.66	1.58	2.01
	4	6.42	22,506.61	1.23	1.84
	5	6.54	35,656.39	0.52	1.67

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ 6 (ต่อ)

โลหะ ความเข้มข้น 2 กรัมต่อลิตร	วันที่	พีเอช	กิจกรรมของเอนไซม์ เด็กซเตรนเนส (หน่วยต่อมิลลิลิตร)	น้ำตาลรีดิวซ์ (มิลลิกรัมต่อ มิลลิลิตร)	น้ำหนักแห้ง (กรัมต่อลิตร)
แคดเมียมคลอไรด์	0	4.00	0	2.34	0.04
	1	4.02	0	2.65	0.06
	2	3.99	0.53	3.11	0.08
	3	4.00	17.97	3.87	0.10
	4	3.93	19.82	4.93	0.13
	5	3.95	23.26	5.33	0.08
เมอร์คิวรีคลอไรด์	0	4.02	0	2.16	0.03
	1	4.02	1.32	2.18	0.04
	2	3.47	1.59	2.53	0.09
	3	3.47	3.44	2.76	0.12
	4	3.41	0	2.81	0.08
	5	3.42	0	2.92	0.05
ซิงค์ซัลเฟต	0	4.03	0	2.53	0.06
	1	4.05	103.74	5.75	1.16
	2	7.02	844.46	2.60	2.64
	3	7.63	1,827.75	1.52	2.48
	4	7.89	2,111.89	1.12	2.08
	5	8.06	2,127.75	0.58	1.84
เฟอร์รัสซัลเฟต	0	4.01	0	2.37	0.03
	1	6.25	202.20	5.65	1.01
	2	5.51	4,027.53	2.64	2.57
	3	6.29	10,486.78	1.43	2.13
	4	6.43	12,720.26	1.23	1.92
	5	6.79	15,687.22	0.59	1.69

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ ง6 (ต่อ)

โลหะ ความเข้มข้น 2.0 กรัมต่อลิตร	วันที่	พีเอช	กิจกรรมของเอนไซม์ เด็กซ์เตรนเนส (หน่วยต่อมิลลิลิตร)	น้ำตาลรีดิวซ์ (มิลลิกรัมต่อ มิลลิลิตร)	น้ำหนักแห้ง (กรัมต่อลิตร)
เดคะซีเตต	0	4.00	0	2.25	0.04
	1	4.04	0.53	2.22	0.32
	2	6.26	142.73	3.21	1.26
	3	5.45	511.45	5.38	1.37
	4	6.25	1,066.52	2.05	1.03
	5	6.44	2,453.74	1.12	0.90

ตารางที่ ง7 แสดงผลของการใช้น้ำตาลบางชนิดเป็นแหล่งคาร์บอน

ชนิดของน้ำตาล	วันที่	พีเอช	กิจกรรมของเอนไซม์ เด็กซ์เตรนเนส (หน่วยต่อมิลลิลิตร)	น้ำตาลทั้งหมด (มิลลิกรัมต่อ มิลลิลิตร)	น้ำหนักแห้ง (กรัมต่อลิตร)
เด็กซ์เตรน 7.5 กรัมต่อลิตร	0	4.06	0	7.12	0.04
	1	6.43	649.56	4.71	1.23
	2	5.32	2,405.73	1.65	2.58
	3	5.83	13,281.94	1.15	1.81
	4	6.29	22,546.56	0.98	1.70
	5	6.46	35,524.23	0.94	1.56
กลูโคส 10.0 กรัมต่อลิตร	0	4.00	0	10.01	0.03
	1	4.37	0	5.01	1.58
	2	5.21	64.10	2.74	2.90
	3	5.44	215.42	1.61	2.25
	4	5.86	223.57	1.24	1.83
	5	6.22	246.48	1.11	1.40

ตารางที่ 7 (ต่อ)

ชนิดของน้ำตาล	วันที่	พีเอช	กิจกรรมของเอนไซม์ เต็ทราแซนเนส (หน่วยต่อมิลลิลิตร)	น้ำตาลทั้งหมด (มิลลิกรัมต่อ มิลลิลิตร)	น้ำหนักร้าง (กรัมต่อลิตร)
มอลโตส 10.0 กรัมต่อลิตร	0	4.05	0	9.95	0.04
	1	5.98	0	8.43	0.76
	2	3.45	0	5.85	2.12
	3	4.35	3.96	2.99	2.37
	4	4.63	12.56	1.85	2.87
	5	5.74	56.17	1.14	2.33
ซูโครส 10.0 กรัมต่อลิตร	0	4.02	0	10.11	0.03
	1	5.51	0	7.06	0.83
	2	3.93	0	3.12	1.66
	3	4.75	0	1.22	2.21
	4	4.92	1.12	0.97	2.34
	5	5.26	4.49	0.81	2.28
อะราบิโนส 10.0 กรัมต่อลิตร	0	4.08	0	10.06	0
	1	5.84	5.29	6.36	0.04
	2	4.85	18.50	5.99	0.16
	3	5.14	31.72	4.71	1.19
	4	5.46	44.93	3.72	2.12
	5	6.09	47.58	3.72	1.42
ฟรักโตส 10.0 กรัมต่อลิตร	0	3.99	0	9.48	0.03
	1	6.16	0	4.98	0.69
	2	4.47	2.64	3.49	1.63
	3	5.23	9.25	2.16	2.59
	4	5.39	13.21	1.45	2.33
	5	5.79	13.88	1.41	2.13

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ ๘ แสดงผลของการใช้น้ำตาลบางชนิดร่วมกับเด็กขเตรน

น้ำตาล บางชนิด	วันที่	พีเอช	กิจกรรมของ เอนไซม์ เด็กขเตรนเนส (หน่วยต่อมิลลิลิตร)	น้ำตาล ทั้งหมด (มิลลิกรัมต่อ มิลลิลิตร)	น้ำตาล รีดิวิซ์ (มิลลิกรัมต่อ มิลลิลิตร)	น้ำหนัก แห้ง (กรัมต่อ ลิตร)
เด็กขเตรน ชนิดเดียว	0	4.06	0	7.12	0.69	0.04
	1	6.43	649.56	4.71	2.36	1.23
	2	5.32	2,405.73	1.65	1.25	2.58
	3	5.83	13,281.94	1.15	0.67	1.81
	4	6.29	22,546.56	0.98	0.33	1.70
	5	6.46	35,524.23	0.94	0.22	1.56
กลูโคส ร่วมกับ เด็กขเตรน	0	4.00	0	9.04	2.46	0.03
	1	6.03	448.00	5.59	2.23	1.33
	2	5.16	2,225.64	2.02	1.26	2.80
	3	5.42	15,646.53	1.65	0.51	2.30
	4	5.84	18,383.26	1.24	0.37	2.09
	5	6.23	24,837.00	1.00	0.23	1.74
มอลโตส ร่วมกับ เด็กขเตรน	0	4.01	0	9.10	2.11	0.05
	1	6.50	264.32	6.89	2.66	1.24
	2	4.35	1,016.79	2.20	1.29	2.78
	3	5.67	11,140.97	1.03	0.56	2.53
	4	6.36	19,189.43	0.98	0.34	2.15
	5	6.50	23,530.84	0.93	0.26	1.99
ซูโครส ร่วมกับ เด็กขเตรน	0	4.01	0	9.56	1.52	0.03
	1	6.26	137.44	6.92	2.23	1.45
	2	3.90	947.58	2.50	1.39	2.82
	3	5.60	10,493.39	1.41	0.70	2.59
	4	6.10	15,541.85	1.28	0.46	2.22
	5	6.45	20,438.33	1.32	0.34	2.20

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ ๖8 (ต่อ)

น้ำศาล บางชนิด	วันที่	พีเอช	กิจกรรมของ เอนไซม์ เด็กซ์เตรเนส (หน่วยต่อมิลลิลิตร)	น้ำศาล ทั้งหมด (มิลลิกรัมต่อ มิลลิลิตร)	น้ำศาล รีดิวซ์ (มิลลิกรัมต่อ มิลลิลิตร)	น้ำหนัก แห้ง (กรัมต่อ ลิตร)
อะราบิโนส ร่วมกับ เด็กซ์เตรน	0	4.01	0	9.09	2.25	0.04
	1	6.36	153.30	7.84	2.67	1.24
	2	5.23	677.54	2.58	1.52	2.69
	3	5.39	5,517.62	1.51	0.75	2.36
	4	5.88	13,889.97	1.16	0.57	2.07
	5	6.19	21,350.28	1.07	0.45	1.83
ฟรักโตส ร่วมกับ เด็กซ์เตรน	0	4.02	0	9.00	2.18	0.04
	1	6.34	130.84	7.81	2.65	1.29
	2	3.79	910.13	2.16	1.35	2.89
	3	5.55	10,903.08	1.43	0.61	2.67
	4	6.21	19,651.93	1.40	0.48	2.00
	5	6.46	22,916.30	1.39	0.36	1.87

ตารางที่ ๖9 แสดงผลของการใช้น้ำศาลกลูโคสที่ความเข้มข้นต่างๆ ร่วมกับเด็กซ์เตรน

	วันที่	พีเอช	กิจกรรมของเอนไซม์ เด็กซ์เตรเนส (หน่วยต่อมิลลิลิตร)	น้ำศาลรีดิวซ์ (มิลลิกรัมต่อ มิลลิลิตร)	น้ำหนักแห้ง (กรัมต่อลิตร)
เด็กซ์เตรนชนิดเดียว	0	4.00	0	0.55	0.03
	1	6.42	537.44	1.30	1.19
	2	5.84	2,952.64	0.26	2.52
	3	6.27	14,577.09	0.19	2.22
	4	6.42	24,277.53	0.17	1.65
	5	6.49	36,938.33	0.16	1.49

ตารางที่ ๑๑ (ต่อ)

	วันที่	พีเอช	กิจกรรมของเอนไซม์ เตี๊ยกซเตรนเนส (หน่วยต่อมิลลิลิตร)	น้ำตาลรีดิวิซ (มิลลิกรัมต่อ มิลลิลิตร)	น้ำหนักแห้ง (กรัมต่อลิตร)
กลูโคส 1.0 กรัมต่อลิตร ร่วมกับ เตี๊ยกซเตรน	0	4.00	0	1.23	0.06
	1	6.32	558.37	1.51	1.32
	2	5.49	3,393.17	0.30	2.64
	3	6.24	15,141.81	0.18	2.38
	4	6.26	25,546.26	0.14	1.75
	5	6.38	40,572.69	0.11	1.49
กลูโคส 2.0 กรัมต่อลิตร ร่วมกับ เตี๊ยกซเตรน	0	4.00	0	2.44	0.04
	1	6.33	405.07	1.60	1.42
	2	5.28	2,681.72	0.29	2.72
	3	5.72	12,812.78	0.20	2.35
	4	6.04	19,665.20	0.15	2.03
	5	6.29	22,837.00	0.13	1.67
กลูโคส 5.0 กรัมต่อลิตร ร่วมกับ เตี๊ยกซเตรน	0	4.00	0	5.31	0.03
	1	5.07	0.66	2.86	1.62
	2	4.65	826.21	1.56	3.41
	3	5.07	5,191.63	0.25	3.20
	4	5.65	8,768.72	0.19	2.40
	5	6.10	9,931.72	0.15	2.19
กลูโคส 10.0 กรัมต่อลิตร ร่วมกับ เตี๊ยกซเตรน	0	4.00	0	10.64	0.04
	1	4.42	0.66	4.00	1.68
	2	4.28	598.02	2.57	3.60
	3	5.05	2,180.62	0.38	4.10
	4	5.44	4,400.88	0.22	3.72
	5	6.08	6,588.11	0.17	3.46

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ 10 แสดงผลของการผลิตเอ็นไซม์เด็กชเตรนเนสในระดับฟลาตก์เย่า

วันที่	ชั่วโมงที่	พีเอช	กิจกรรมของเอ็นไซม์ เด็กชเตรนเนส (หน่วยต่อมิลลิลิตร)	น้ำตาลทั้งหมด (มิลลิกรัมต่อ มิลลิลิตร)	น้ำหนักแห้ง (กรัมต่อลิตร)
0	0	4.09	0	7.71	0
	3	4.08	0	7.53	0.05
	6	4.09	3.57	7.32	0.02
	9	4.10	9.71	6.54	0.03
1	24	6.26	584.14	4.77	1.43
	27	6.33	639.65	3.52	1.64
	30	5.27	697.20	2.61	1.82
	33	4.92	712.33	2.44	2.12
2	48	5.26	2,094.71	1.53	2.43
	51	5.37	4,202.64	1.30	2.47
	54	5.62	5,748.90	1.28	2.52
	57	5.74	8,187.12	1.15	2.49
3	72	5.81	15,083.70	1.13	2.38
	81	5.93	20,008.81	1.09	2.29
4	96	6.11	23,973.57	1.04	1.09
	105	6.27	29,123.35	0.99	1.94
5	120	6.32	34,385.02	0.97	1.84
	129	6.39	35,665.20	0.94	1.80
6	144	6.44	36,960.35	0.96	1.75
	153	6.45	37,000.00	0.96	1.73
7	168	6.48	37,393.83	0.95	1.65
	177	6.40	38,669.60	0.95	1.65
8	192	6.53	38,933.92	0.95	1.63
	201	6.56	37,735.68	0.94	1.62
9	216	6.57	36,361.23	0.94	1.62

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ 11 แสดงผลของการผลิตเอนไซม์เด็กซ์เตรนเนสในระดับถังหมัก

วันที่	ชั่วโมงที่	พีเอช	กิจกรรมของเอนไซม์ เด็กซ์เตรนเนส (หน่วยต่อมิลลิลิตร)	น้ำตาลทั้งหมด (มิลลิกรัมต่อ มิลลิลิตร)	น้ำหนักแห้ง (กรัมต่อลิตร)
0	0	4.04	0	7.67	0
	3	4.04	0	7.66	0.02
	6	4.03	1.59	7.55	0.09
	9	4.03	6.74	6.69	0.10
1	24	6.31	349.78	4.97	0.79
	27	6.51	556.83	3.62	1.23
	30	6.08	662.78	2.84	1.40
	33	5.13	700.44	2.52	1.61
2	48	4.42	1,918.72	1.72	2.22
	51	5.39	3,186.12	1.41	2.33
	54	5.52	4,603.52	1.32	2.41
	57	5.59	6,061.67	1.23	2.42
3	72	5.63	13,129.96	1.12	2.37
	81	5.71	19,559.47	1.10	2.29
4	96	6.21	23,788.55	1.06	2.20
	105	6.24	27,726.87	1.00	2.10
5	120	6.35	30,607.93	0.99	1.95
	129	6.39	31,550.66	0.98	1.82
6	144	6.42	33,563.88	0.97	1.79
	153	6.44	35,682.88	0.96	1.74
7	168	6.46	36,744.49	0.95	1.70
	177	6.47	37,878.85	0.95	1.68
8	192	6.50	37,993.88	0.95	1.64
	201	6.53	36,259.91	0.95	1.64
9	216	6.53	35,251.10	0.95	1.62

ประวัติผู้เขียน

นางสาวมธุรส จันทร์ศุภมงคล เกิดวันที่ 21 ธันวาคม 2518 ที่จังหวัดกรุงเทพฯ สำเร็จการศึกษาระดับวิทยาศาสตร์บัณฑิต สาขาพืชสวน ภาควิชาเทคโนโลยีการผลิตพืช คณะเทคโนโลยีการเกษตร สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง ปีการศึกษา 2539 และเข้าศึกษาต่อในระดับวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต สาขาเทคโนโลยีชีวภาพ ภาควิชาชีววิทยาประยุกต์ คณะวิทยาศาสตร์ สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง ตั้งแต่ปีการศึกษา 2540 จนถึงปีการศึกษา 2543

