

5266

การผลิตน้ำแดงไทย (*Cucumis melo* Linn. var *acidulus*) โดยแอนิเมตริงรูป



นางสาว กมลทิพย์ ดำสินิล

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต

ภาควิชาเทคโนโลยีทางอาหาร

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ. 2537

ISBN 974-583-905-1

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

๕๒๒๖๖๖๖๖

- ๔ ก.ค. ๒๕๓๗

PRODUCTION OF SNAKE MELON (Cucumis melo Linn. var. acidulus)  
JUICE BY IMMOBILIZED ENZYMES.

Miss Kamontip Dumsinin

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements

for the Degree of Master of Science

Department of Food Technology

Graduate School

Chulalongkorn University

1994

ISBN 974-583-905-1



กมลทิพย์ คำสินิล : การผลิตน้ำแตงไทย (*Cucumis melo* Linn. var *acidulus*) โดยเอนไซม์ตรึงรูป (PRODUCTION OF SNACK PULCH (*Cucumis melo* Linn. var *acidulus*) JUICE BY IMMOBILIZED ENZYMES.) อ.ที่ปรึกษา : รศ.ดร.ปราณี อำนเริง, 187 หน้า. ISBN 974-583-905-1

งานวิจัยนี้มุ่งเน้นที่จะศึกษาบทบาทของเอนไซม์ในการสกัดน้ำแตงไทย โดยใช้เอนไซม์ทางการค้า 2 ชนิดร่วมกัน คือ เพคตินเนส (Pectinex Ultra SP-L®) และเซลลูเลส (Celluclast 1.5L®) ภายใต้ภาวะปฏิกิริยาแบบต่อเนื่อง ทั้งในลักษณะของเอนไซม์อิสระและเอนไซม์ตรึงรูปในเครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพแบบฟลูอิด์เบด ขนาด 2 x 45 cm จากการศึกษาการสกัดน้ำแตงไทยด้วยเพคตินเนสอิสระ (5,242 Unit/ml) และเซลลูเลสอิสระ (16,860 Unit/ml) พบว่า ภาวะที่ดีที่สุด คือ บ่มเนื้อแตงไทยตีป่น 100 gm ด้วยเพคตินเนส 0.05 ml ร่วมกับเซลลูเลส 0.10 ml ที่อุณหภูมิ 40°C เป็นเวลา 60 นาที โดยพิจารณาหาภาวะที่ดีที่สุดจากการลดลงของความหนืดของเนื้อแตงไทยตีป่น และปริมาณผลผลิตของน้ำแตงไทยที่สกัดได้ จากนั้นทำการศึกษานหาภาวะที่เหมาะสมในการตรึงรูป เพคตินเนสและเซลลูเลสบนตัวพุงเม็ดแก้วขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 2 mm โดยวิธีเชื่อมด้วยพันธะโควาเลนต์ ใช้สารละลาย APTS เป็นสารกระตุ้นตัวพุง สารละลายกลูตารัลดีไฮด์เป็นสารสร้างพันธะเชื่อมขวางระหว่างเอนไซม์กับตัวพุง เพคตินเนสตรึงรูปที่เตรียมได้ภายใต้ภาวะที่เหมาะสม มีแอกติวิตีสูงสุดในการย่อยสลายเพคตินที่อุณหภูมิ 50°C และ pH 3.6 ในขณะที่เพคตินเนสอิสระแสดงที่ 40°C และ pH 4.5 นอกจากนี้ค่าสัดส่วนระหว่างความเร็วปฏิกิริยาสูงสุดต่อค่าคงที่ไม่คือลิส ( $V_{max} / K_m$ ) หรือ ค่าความเร็วปฏิกิริยาต่อหน่วยสับสเตรทสำหรับเพคตินเนสตรึงรูปมีค่าเท่ากับ 18.14 Unit / (gm / ml) ซึ่งคิดเป็น 1.09 เท่าของเพคตินเนสอิสระ ( $V_{max} / K_m$  เท่ากับ 16.65 Unit / (gm / ml)) ส่วนเซลลูเลสตรึงรูปที่เตรียมได้ภายใต้ภาวะที่เหมาะสมมีแอกติวิตีสูงสุดในการย่อยสลายเซลลูโลส ที่อุณหภูมิ 60°C และ pH 5.0 ในขณะที่เซลลูเลสอิสระแสดงที่ 60°C และ pH 4.55 และเซลลูเลสตรึงรูปมีค่า  $V_{max} / K_m$  เท่ากับ 69.39 Unit / (gm / ml) ซึ่งคิดเป็น 1.93 เท่าของเซลลูเลสอิสระ ( $V_{max} / K_m$  เท่ากับ 35.95 Unit / (gm / ml)) ในการย่อยสลายเนื้อแตงไทยตีป่นด้วยเครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพเพคตินเนสตรึงรูป ( $12.5 \times 10^2$  Unit / gm) และเซลลูเลสตรึงรูป ( $32.2 \times 10^1$  Unit / gm) แบบฟลูอิด์เบดขนาด 2 x 45 cm จำนวน 2 คอลัมน์ต่อเนื่องกัน ที่อุณหภูมิ 50°C ด้วยความเร็วการไหลต่ำสุดเป็นค่า space velocity (SV) 18.75 ต่อ นาที ไหลวนเวียนในเครื่องปฏิกรณ์นาน 60 นาที สามารถลดความหนืดของเนื้อแตงไทยตีป่นลงได้ร้อยละ 80 และน้ำแตงไทยที่สกัดได้โดยเครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพมีปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้ทั้งหมด 5.8 °Brix และ pH 6.92 และจากการทดสอบทางประสาทสัมผัสของน้ำแตงไทยที่สกัดได้โดยใช้เอนไซม์ตรึงรูปและเอนไซม์อิสระ พบว่า น้ำแตงไทยที่สกัดได้โดยใช้เอนไซม์ตรึงรูปได้รับคะแนนการยอมรับทางด้านสี กลิ่น รสชาติ และการยอมรับรวม สูงกว่าน้ำแตงไทยที่สกัดโดยใช้เอนไซม์อิสระ

ภาควิชา.....เทคโนโลยีทางอาหาร.....  
สาขาวิชา.....เทคโนโลยีการอาหาร.....  
ปีการศึกษา.....2537.....

ลายมือชื่อนิสิต.....  
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา.....  
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม.....

## C326619: MAJOR FOOD TECHNOLOGY

KEY WORD: Cucumis melo Linn. var acidulus/ SNAKE MELON JUICE  
PRODUCTION/ IMMOBILIZATION/ PECTINASE/ CELLULASE  
KAMONTIP DUMSININ : PRODUCTION OF SNAKE MELON (Cucumis melo Linn. var acidulus) JUICE BY IMMOBILIZED ENZYMES.  
THESIS ADVISOR : ASSOC.PROF.PRANEE ANPRUNG, Ph.D.  
187 pp. ISBN 974-583-905-1

This research work has been carried out with the purpose of finding the role of two commercially available enzymes (Pectinex Ultra SP-L® and Celluclast 1.5L®) for production of snake melon juice under simultaneous condition and investigating optimum conditions which result in desired extracting activity of melon juice by both free enzymes and immobilized enzymes in fluidized bioreactor 2 x 45 cm. It was found that the best condition for melon juice extraction by free pectinase (5,242 Unit/ml) and free cellulase (16,860 Unit/ml), judged by viscosity reduction of melon puree' and juice yield, was : 100 gm of melon puree' incubated with 0.05 ml of pectinases and 0.10 ml of cellulases for 60 min at 40 C. The optimum condition for the immobilized pectinase and cellulase preparation by covalent bonding method were studied : 2 mm glass bead as carrier, APTS as carrier activator, glutaraldehyde as cross-linker. Under the optimum condition, the prepared immobilized pectinase gave optimum pectin hydrolysis at temperature of 50 C and pH 3.6 while the optimum temperature and pH when using free pectinase was 40 C and pH 4.5. In addition,  $V_{max}/K_m$  of the immobilized pectinase was found to be 18.14 Unit/(gm/ml) which was 1.09 times higher than that of the free pectinase ( $V_{max}/K_m = 16.65$  Unit/(gm/ml)). For cellulose hydrolysis, the prepared cellulase gave optimum temperature of 60 C and pH of 5.0 while the free enzyme gave temperature of 60 C and pH of 4.55. The immobilized cellulase also showed  $V_{max}/K_m$  of 69.39 Unit/(gm/ml) which was 1.93 times higher than that of free form ( $V_{max}/K_m = 35.95$  Unit/(gm/ml)). The hydrolysis of melon puree' using the two connected fluidized bioreactor 2 x 45 cm of the immobilized pectinases ( $12.5 \times 10^{-2}$  Unit/gm) and the immobilized cellulases ( $32.2 \times 10^{-1}$  Unit/gm) was studied. The hydrolysis of puree' at minimum flow velocity ( $SV = 18.75 \text{ min}^{-1}$ ) for 60 min at 50 C resulted in viscosity reduction of 80%. The melon juice produced by using the two prepared fluidized reactors was found to composed of total soluble solid with 5.8 Brix, pH 6.92. The organoleptic tests performed on the produced melon juice by using immobilized and free enzymes showed that the melon juice produced by immobilized enzyme attained higher preference rating concerning juice color, odor, taste and total acceptance than that of free enzyme.

ภาควิชา.....เทคโนโลยีทางอาหาร.....

ลายมือชื่อนิสิต..... *ณัฐ อนันต์*.....

สาขาวิชา.....เทคโนโลยีการอาหาร.....

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา..... *ดร. อำนวย*.....

ปีการศึกษา..... 2537.....

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม.....

## กิตติกรรมประกาศ

ผู้เขียนวิทยานิพนธ์ขอกราบขอบพระคุณ รองศาสตราจารย์ ดร.ปราณี อานแป๊ะ รองอาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ ที่ได้ให้ความกรุณาช่วยเหลือข้าพเจ้ามาโดยตลอด โดยให้คำปรึกษาชี้แนะแนวทางการศึกษาแก้ไขปัญหา ทั้งทางด้านวิชาการ และปฏิบัติการ คอยเอาใจใส่ดูแลทำให้ข้าพเจ้ามีความมุ่งมั่นพยายามในการศึกษาวิจัยให้มีคุณภาพดี ช่วยส่งเสริมให้ข้าพเจ้ามีส่วนร่วมในการเผยแพร่ความรู้ทางวิชาการต่างๆ อีกทั้งยังช่วยติดต่อขอความอนุเคราะห์จากบริษัทต่างๆ และติดต่อขอใช้อุปกรณ์จากภาควิชาเคมีเทคนิคและภาควิชาจุลชีววิทยา และให้เยี่ยมเอกสารประกอบเพื่อเสริมความรู้ ตลอดจนให้คำชี้แนะในการพัฒนาความคิดในการเรียบเรียงผลการทดลอง จนเป็นผลทำให้งานวิจัยสำหรับวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ สำเร็จลุล่วงไปได้ด้วยดี ขอขอบพระคุณ รองศาสตราจารย์ ดร.ชัยยุทธ ธีรพิทยากุล หัวหน้าภาควิชาเทคโนโลยีทางอาหารที่ได้ให้ความอนุเคราะห์ ในการอนุญาตให้ข้าพเจ้าขอใช้เครื่องมือ และอุปกรณ์ต่างๆ ในงานวิจัยครั้งนี้ ขอขอบพระคุณ รองศาสตราจารย์ ดร.วรรณมา ตูลยธัญ ประธานกรรมการผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.กัลยา เลหาสงคราม ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.สายวรุฬ ชัยวานิชศิริ และอาจารย์ ดร.พาสวดี ฤทัยานนท์ ที่กรุณาสละเวลามาเป็นคณะกรรมการในการสอบวิทยานิพนธ์ในครั้งนี้ ขอขอบพระคุณอาจารย์ภาควิชาเทคโนโลยีทางอาหารทุกท่าน ที่ได้ประสิทธิ์ประสาทวิชาความรู้พื้นฐานต่างๆ ที่เป็นประโยชน์อย่างยิ่งสำหรับการเรียนรู้และพัฒนาความคิดต่างๆ ที่ได้จากการเรียนมาปรับปรุงประยุกต์ใช้กับงานวิจัย และชีวิตประจำวัน ขอขอบพระคุณบริษัทอีสต์เอเชียติก (ประเทศไทย) จำกัด ที่ให้ความอนุเคราะห์เอนไซม์ Pectinex Ultra SP-L® และ Celluclast 1.5L® ตลอดงานวิจัย ขอขอบพระคุณ สำนักงานคณะกรรมการพัฒนาวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี (STDB) ที่กรุณาให้เงินทุนอุดหนุนการวิจัยและเงินทุนอุดหนุนการศึกษาประจำปีการศึกษา 2533-2534 ขอขอบพระคุณเจ้าหน้าที่ควบคุมห้องปฏิบัติการของภาควิชาเทคโนโลยีทางอาหารทุกท่าน ที่อำนวยความสะดวกในการใช้ห้องปฏิบัติการ และเครื่องมือต่างๆ ขอขอบคุณ นิสิตปริญญาโทภาควิชาเทคโนโลยีทางอาหารทุกท่านที่เป็นกำลังใจ และให้ความช่วยเหลือทำให้การทำปฏิบัติการเป็นไปอย่างราบรื่น ตลอดงานวิจัย ขอขอบคุณคุณเอกพันธ์ เอกธรรมสุทธ์ ที่คอยห่วงใยเป็นกำลังใจให้ผู้เขียนตลอดมา สุดท้ายนี้ขอกราบขอบพระคุณคุณพ่อ คุณแม่ และพี่ๆ ที่คอยเอาใจใส่ห่วงใยดูแลสุขภาพของผู้เขียน คอยเป็นกำลังใจที่สำคัญอย่างยิ่ง คอยให้ความช่วยเหลือมาโดยตลอด อีกทั้งยังสนับสนุนและส่งเสริมให้ผู้เขียนศึกษาเล่าเรียนจนบรรลุเป้าหมายประสบความสำเร็จในการศึกษา

## สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อภาษาไทย.....	ง
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ.....	จ
กิตติกรรมประกาศ.....	ฉ
สารบัญ.....	ช
สารบัญตาราง.....	ญ
สารบัญรูปภาพ.....	ณ
<b>บทที่</b>	
1 บทนำ.....	1
2 วารสารปริทัศน์.....	5
- แดงไทย.....	5
- สารประกอบพอลิแซ็กคาไรด์ในผนังเซลล์พืช.....	12
- เอนไซม์ที่ใช้ย่อยสลายพอลิแซ็กคาไรด์ในผนังเซลล์พืช.....	19
- การใช้เอนไซม์ในอุตสาหกรรมแปรรูปน้ำผลไม้.....	26
- การตรึงรูปเอนไซม์.....	41
- การตรึงรูปเพคตินเนสและเซลลูเลสบนตัวพุงต่างๆ.....	45
- เครื่องปฏิกรณ์เอนไซม์ตรึงรูป.....	50
- ฟลูอิดไอเซน.....	52
3 อุปกรณ์และวิธีดำเนินงานวิจัย.....	56
- อุปกรณ์.....	56
- วัสดุดิบ วัสดุและสารเคมี.....	57
- วิธีดำเนินงานวิจัย.....	69
4 ผลและวิจารณ์ผลการทดลอง.....	77
- การสกัดน้ำแดงไทยโดยใช้เอนไซม์อิสระ 2 ชนิด ร่วมกันคือ เพคตินเนสและเซลลูเลส ภายใต้ภาวะปฏิกิริยาแบบต่อเนื่อง.....	77
- ศึกษาหาความเข้มข้นของเพคตินเนส เซลลูเลส และอุณหภูมิที่เหมาะสม.....	77

- ศึกษาหาระยะเวลาในการทำปฏิกิริยาย่อยสลายเนื้อแดงไทยดิบที่  
เหมาะสม..... 82
- ศึกษาภาวะที่เหมาะสมในการตรึงรูปเอนไซม์แต่ละชนิดคือ เพคตินเนสและเซลลูเลส  
บนเม็ดแก้ว..... 84
  - ศึกษาหาความเข้มข้นของสารละลาย APTS และกลูตารัลดีไฮด์ที่ใช้กระตุ้น  
เม็ดแก้วที่เหมาะสม..... 84
  - ศึกษาหาความเข้มข้นของเอนไซม์ที่เหมาะสมในการตรึงรูปเอนไซม์..... 90
- ศึกษาโครงสร้างของเพคตินเนสและเซลลูเลสตรึงรูปบนเม็ดแก้วด้วยกล้องจุลทรรศน์  
อิเล็กตรอนแบบสแกน (SEM)..... 94
- ศึกษาสมบัติบางประการทางจลนพลศาสตร์ของเอนไซม์ตรึงรูปเทียบกับเอนไซม์อิสระ.. 97
  - อุณหภูมิที่เหมาะสมในการทำปฏิกิริยาของเอนไซม์..... 97
  - pH ที่เหมาะสมในการทำปฏิกิริยาของเอนไซม์..... 102
  - ศึกษาค่าคงที่ Michaelis-Menten (Km) ของเอนไซม์..... 109
  - แอคติวิตีจำเพาะของเอนไซม์..... 113
- ศึกษาประสิทธิภาพในการทำปฏิกิริยาซ้ำของเพคตินเนสและเซลลูเลสตรึงรูป..... 116
- ศึกษาเสถียรภาพของเพคตินเนสและเซลลูเลสตรึงรูปในระหว่างการเก็บ..... 119
- ศึกษาการสกัดน้ำแดงไทยโดยใช้เครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพของเอนไซม์ผสมระหว่าง  
เพคตินเนสตรึงรูปและเซลลูเลสตรึงรูปแบบฟลูอิด์เบด..... 124
  - ศึกษาหาอัตราส่วนผสมของเพคตินเนสตรึงรูปและเซลลูเลสตรึงรูปที่เหมาะสม  
สำหรับการสกัดน้ำแดงไทย..... 124
  - ศึกษาหาอุณหภูมิที่เหมาะสมสำหรับการสกัดน้ำแดงไทยโดยใช้เครื่องปฏิกรณ์  
ชีวภาพของเอนไซม์ผสมระหว่างเพคตินเนสตรึงรูปและเซลลูเลสตรึงรูป..... 129
- เปรียบเทียบสมบัติทางกายภาพและทางประสาทสัมผัสระหว่างน้ำแดงไทยที่สกัดได้  
โดยอาศัยเอนไซม์อิสระและเอนไซม์ตรึงรูป..... 137
  - เปรียบเทียบสมบัติทางกายภาพของน้ำแดงไทยที่สกัดได้..... 137
  - เปรียบเทียบสมบัติทางประสาทสัมผัสของน้ำแดงไทยที่สกัดได้..... 139



	หน้า
5 สรุปผลการทดลอง.....	141
- สรุปผลการทดลอง.....	141
- ข้อเสนอแนะ.....	144
รายการอ้างอิง.....	148
ภาคผนวก.....	156
- ภาคผนวก ก.....	157
- ภาคผนวก ข.....	172
- ภาคผนวก ค.....	183
ประวัติผู้เขียน.....	187

## สารบัญตาราง

ตารางที่	หน้า
1.1 องค์ประกอบทางเคมีที่สำคัญของเนื้อแดงไทยตีปน.....	3
2.1 คุณค่าทางอาหารของเมลอนพันธุ์ต่างๆ ต่อน้ำหนักเนื้อแดงไทย 100 กรัม.....	8
2.2 ปริมาณของสารประกอบเพคตินและเส้นใยที่เป็นองค์ประกอบของเมลอนจากแหล่งข้อมูลต่างๆ.....	9
2.3 ตัวอย่างของเอนไซม์ทางการค้าที่ใช้ในอุตสาหกรรมน้ำผลไม้.....	28
2.4 บทบาทของเอนไซม์ที่ใช้ย่อยสลายพอลิแซ็กคาไรด์ในผนังเซลล์พืช.....	32
3.1 อุปกรณ์.....	56
4.1 ค่าเฉลี่ยร้อยละการลดความหนืดของเนื้อแดงไทยตีปน เมื่อใช้ความเข้มข้นของเพคตินเนสและเซลลูเลสที่ระดับต่าง ๆ และบ่มที่อุณหภูมิต่าง ๆ กัน.....	78
4.2 การวิเคราะห์ความแปรปรวนค่าร้อยละการลดความหนืดของเนื้อแดงไทยตีปนที่ความเข้มข้นของเพคตินเนส เซลลูเลส และอุณหภูมิต่าง ๆ.....	79
4.3 ค่าเฉลี่ยร้อยละการลดความหนืดของเนื้อแดงไทยตีปน และร้อยละการเพิ่มผลผลิตที่เวลาในการทำปฏิกิริยาต่าง ๆ กัน.....	82
4.4 การวิเคราะห์ความแปรปรวนค่าร้อยละการลดความหนืดของเนื้อแดงไทยตีปนที่เวลาต่าง ๆ .....	83
4.5 การวิเคราะห์ความแปรปรวนค่าร้อยละการเพิ่มผลผลิตที่เวลาต่าง ๆ.....	83
4.6 ค่าเฉลี่ยแอกติวิตีของเพคตินเนสตรังรูปบนเม็ดแก้วที่ความเข้มข้นของสารละลาย APTS และกลูตารัลดีไฮด์ต่าง ๆ.....	85
4.7 การวิเคราะห์ความแปรปรวนค่าแอกติวิตีของเพคตินเนสตรังรูปบนเม็ดแก้วที่มีความเข้มข้นของสารละลาย APTS และกลูตารัลดีไฮด์ต่าง ๆ.....	86
4.8 เปรียบเทียบค่าเฉลี่ยโดย Duncan's new multiple range test ของแอกติวิตีเพคตินเนสตรังรูปบนเม็ดแก้วที่มีความเข้มข้นของสารละลาย APTS และกลูตารัลดีไฮด์ต่าง ๆ.....	87
4.9 ค่าเฉลี่ยแอกติวิตีของเซลลูเลสตรังรูปบนเม็ดแก้วที่ความเข้มข้นของสารละลาย APTS และกลูตารัลดีไฮด์ต่าง ๆ .....	88

ตารางที่	หน้า
4.10 การวิเคราะห์ความแปรปรวนค่าแอกติวิตีของเซลลูเลสตรังรูปบนเม็ดแก้วที่ ความเข้มข้นของสารละลาย APTS และกลูตารัลดีไฮด์ต่าง ๆ.....	89
4.11 แอกติวิตีที่อุณหภูมิต่าง ๆ ของเพคตินเอสอิสรและตรังรูปที่ pH 4.0.....	97
4.12 แอกติวิตีที่อุณหภูมิต่าง ๆ ของเซลลูเลสอิสรและตรังรูปที่ pH 4.8.....	100
4.13 แอกติวิตีที่ pH ต่าง ๆ ของเพคตินเอสอิสร และตรังรูป ที่อุณหภูมิตั้ง 50 องศาเซลเซียส.....	103
4.14 แอกติวิตีที่ pH ต่าง ๆ ของเซลลูเลสอิสรและตรังรูป ที่อุณหภูมิตั้ง 60 องศาเซลเซียส.....	106
4.15 ค่า Km ของเพคตินเอสอิสรและเพคตินเอสตรังรูป.....	110
4.16 ค่า Km ของเซลลูเลสอิสรและเซลลูเลสตรังรูป.....	112
4.17 ตารางเปรียบเทียบค่าแอกติวิตีจำเพาะและแอกติวิตีสัมพัทธ์ของเพคตินเอสอิสร และเพคตินเอสตรังรูป.....	113
4.18 ตารางเปรียบเทียบค่าแอกติวิตีจำเพาะและแอกติวิตีสัมพัทธ์ของเซลลูเลสอิสร และเซลลูเลสตรังรูป.....	114
4.19 แอกติวิตีของเพคตินเอสและเซลลูเลสตรังรูป เมื่อใช้ทำปฏิกิริยาซ้ำหลาย ๆ ครั้ง.....	116
4.20 ค่าเฉลี่ยของแอกติวิตีของเพคตินเอสตรังรูปที่อุณหภูมิตั้ง (28-30 องศาเซลเซียส) และอุณหภูมิตั้ง (8-10 องศาเซลเซียส).....	119
4.21 ค่าเฉลี่ยของแอกติวิตีของเซลลูเลสตรังรูปที่อุณหภูมิตั้ง (28-30 องศาเซลเซียส) และอุณหภูมิตั้ง (8-10 องศาเซลเซียส).....	120
4.22 ค่าความดันตกของเบดเมื่อแปรอัตราการไหลขาออกของแดงไทยตีป็น ในเครื่อง ปฏิกรณ์ขนาด 2x45 เซนติเมตร จำนวน 2 คอลัมน์ เมื่อใช้เม็ดแก้ว 20 กรัม ที่อุณหภูมิตั้ง 50 องศาเซลเซียส.....	125
4.23 ค่าเฉลี่ยร้อยละการลดลงของความหนืดของแดงไทยตีป็น ที่ผ่าน เครื่องปฏิกรณ์เพคตินเอสตรังรูปและเซลลูเลสตรังรูปที่อัตราส่วนต่างๆ ที่อุณหภูมิตั้ง 50 องศาเซลเซียส.....	127
4.24 ค่าความดันตกของเบดเมื่อแปรอัตราการไหลขาออกของแดงไทยตีป็นใน เครื่องปฏิกรณ์ขนาด 2x45 เซนติเมตร จำนวน 2 คอลัมน์ เมื่อใช้เม็ดแก้ว จำนวน 20 กรัม ที่อุณหภูมิตั้ง 30, 40 และ 50 องศาเซลเซียส.....	130

ตารางที่	หน้า
4.25 ค่าเฉลี่ยร้อยละการลดลงของความหนืดของเนื้อแตงไทยตีปั่นที่ผ่านเครื่องปฏิกรณ์ เพคตินเนสและเซลลูเลสตรังรูปที่อัตราส่วน 7.5/2.5 ที่อุณหภูมิต่างๆ.....	134
4.26 เปรียบเทียบสมบัติทางกายภาพของน้ำแตงไทยที่สกัดได้โดยวิธีต่างๆ.....	138
4.27 เปรียบเทียบสมบัติทางประสาทสัมผัสของน้ำแตงไทยที่สกัดได้โดยวิธีต่างๆ.....	139
5.1 สรุปลักษณะที่เหมาะสมในการตรังรูปเพคตินเนส และเซลลูเลสบนเม็ดแก้ว.....	142
5.2 สรุปลักษณะทางด้านจลนพลศาสตร์ของเพคตินเนสตรังรูปและเซลลูเลสตรังรูปเปรียบเทียบกับ เพคตินเนสและเซลลูเลสอิสระ.....	143
ก-5.1 วิธีเตรียมไซเดียมอะซิเตด-กรดอะซิตรีกบัฟเฟอร์ pH 3.7-5.6.....	168
ก-5.2 วิธีเตรียมซิเตรตบัฟเฟอร์ pH 3.0-6.2.....	169
ก-6 แบบทดสอบทางประสาทสัมผัสของน้ำแตงไทย.....	170
ค-1 การวิเคราะห์ข้อมูลการวางแผนแบบ Completely Randomized Design(CRD).....	184
ค-2 การวิเคราะห์ข้อมูลการวางแผนแบบ Randomized Completely Block Design (CRD).....	184
ค-3 การวิเคราะห์ข้อมูลการวางแผนแบบ Factorial Completely Randomized Design.....	185
ค-4 เปรียบเทียบค่าเฉลี่ยโดยวิธี Duncan's New Multiple Range Test.....	186

## สารบัญรูปภาพ

รูปที่	หน้า
2.1 ความสัมพันธ์ของระดับความสุกกับปริมาณสารประกอบที่ระเหยได้ต่างๆ.....	11
2.2 โครงสร้างเนื้อเยื่อพาเรนไคมาที่พบโดยทั่วไปในผักผลไม้ที่เจริญเต็มที่แล้ว.....	12
2.3 ความเกี่ยวโยงของสารประกอบเพคติกและสารประกอบอื่นๆ ในผนังเซลล์พืช.....	13
2.4 โครงสร้างปฐมภูมิของสารประกอบเพคติน.....	14
2.5 โครงสร้างของกรดเพคติกและกรดเพคตินิก.....	16
2.6 โครงสร้างของสายโมเลกุลเซลลูโลส.....	17
2.7 พันธะไฮโดรเจนในเซลลูโลส โดยกลูโคสแต่ละหน่วยจะเกิดพันธะไฮโดรเจนภายใน โมเลกุลของเซลลูโลส 2 พันธะคือ O3-H.....O5 และ O6-H.....O2 และพันธะ ไฮโดรเจนระหว่างสายเซลลูโลสโมเลกุลคือ O6-H.....O3.....	18
2.8 ลำดับการรวมกลุ่มและโครงสร้างโมเลกุลของเซลลูโลสในผนังเซลล์พืช.....	18
2.9 ปฏิริยาการย่อยสลายของเพคตินเอสเธอเรส.....	20
2.10 ปฏิริยาการย่อยสลายของพอลีกาแลคทูโรเนส.....	20
2.11 ปฏิริยาการย่อยสลายของเพคเตทไลเอส.....	22
2.12 การทำงานของเซลลูเลสตามสมมุติฐานของ Reese และคณะ (1950).....	24
2.13 การทำงานของเซลลูเลสตามสมมุติฐานของ Cowling และ Brown (1969).....	25
2.14 ขั้นตอนทั่วไปของการผลิตน้ำผลไม้.....	27
2.15 ผลของประจุไฟฟ้าสถิตย์ของสารประกอบเชิงซ้อนโปรตีนและเพคติน และอนุภาค สารแขวนลอยอื่นๆ ต่อการตกตะกอน หลังจากย่อยสลายเพคตินด้วยเพคตินเนส.....	40
2.16 กระบวนการทำเอนไซม์ตรีงรูป.....	43
2.17 เครื่องปฏิกรณ์เอนไซม์ตรีงรูป.....	51
2.18 ปฏิริยาเคมีของการเชื่อมพันธะโควาเลนต์ระหว่างเอนไซม์กับเม็ดแก้ว.....	55
3.1 ลักษณะของผลแตงไทยสุก.....	58
3.2 ขั้นตอนในการสกัดน้ำแตงไทย และขั้นตอนการศึกษาผลของปัจจัย.....	59
3.3 เม็ดแก้วสะอาดที่ผ่านการย่อยด้วยกรดไนตริก.....	62

รูปที่	หน้า
3.4 การประกอบเครื่องมือ reflux เม็ดแก้วด้วยสารละลาย APTS ในโทลูอีน.....	64
3.5 แผนภูมิขั้นตอนการกระตุ้นเม็ดแก้วด้วยสารละลาย APTS (silanization of glass bead).....	64
3.6 การประกอบเครื่องมือการเตรียมเอนไซม์ตรีงรูปบนเม็ดแก้ว.....	65
3.7 แผนภูมิขั้นตอนการเตรียมเอนไซม์ตรีงรูปบนเม็ดแก้วแบบเชื่อมด้วยพันธะโควาเลนต์.....	66
3.8 แผนภาพเครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพแบบฟลูอิดิซ์เบดพร้อมชุดอุปกรณ์.....	68
3.9 การจัดชุดอุปกรณ์ของเครื่องปฏิกรณ์ของเอนไซม์ผสมระหว่าง เพคตินเอสตรีงรูป และเซลลูเลสตรีงรูปแบบฟลูอิดิซ์เบด.....	74
4.1 เปรียบเทียบความสัมพันธ์ระหว่างแอกติวิตีของเพคตินเอสตรีงรูปกับความเข้มข้นของสารละลายเพคตินเอส.....	91
4.2 เปรียบเทียบความสัมพันธ์ระหว่างแอกติวิตีของเซลลูเลสตรีงรูปกับความเข้มข้นของสารละลายเซลลูเลส.....	92
4.3 โครงสร้างของเม็ดแก้วสะอาดจากกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบสแกน.....	94
4.4 โครงสร้างของเพคตินเอสกระจายบนเม็ดแก้วจากกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบสแกน.....	95
4.5 โครงสร้างของเซลลูเลสกระจายบนเม็ดแก้วจากกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบสแกน.....	96
4.6 ร้อยละแอกติวิตีสัมพัทธ์ที่อุณหภูมิต่างๆ ของเพคตินเอสอิสระ และเพคตินเอสตรีงรูปที่ pH 4.0.....	98
4.7 ร้อยละแอกติวิตีสัมพัทธ์ที่อุณหภูมิต่างๆ ของเซลลูเลสอิสระ และเซลลูเลสตรีงรูปที่ pH 4.8.....	101
4.8 ร้อยละแอกติวิตีสัมพัทธ์ที่ pH ต่าง ๆ ของเพคตินเอสอิสระ และเพคตินเอสตรีงรูป.....	104
4.9 ร้อยละแอกติวิตีสัมพัทธ์ที่ pH ต่าง ๆ ของเซลลูเลสอิสระ และเซลลูเลสตรีงรูป.....	107
4.10 เปรียบเทียบกราฟแบบ Lineweaver Burk Plot ของเพคตินเอสอิสระ และเพคตินเอสตรีงรูป.....	109
4.11 เปรียบเทียบกราฟแบบ Lineweaver Burk Plot ของเซลลูเลสอิสระ และเซลลูเลสตรีงรูป.....	111

รูปที่	หน้า
4.12 เปรียบเทียบประสิทธิภาพในการทำปฏิกิริยาซ้ำของเพคตินเอสตรังรูป และเซลลูโลสตรังรูป.....	117
4.13 แอคติวิตีสัมพัทธ์ที่ระยะเวลาการเก็บต่างๆ ของเพคตินเอสตรังรูปที่เก็บ ที่อุณหภูมิห้อง และอุณหภูมิตู้เย็น.....	121
4.14 แอคติวิตีสัมพัทธ์ที่ระยะเวลาการเก็บต่างๆ ของเซลลูโลสตรังรูปที่เก็บ ที่อุณหภูมิห้อง และอุณหภูมิตู้เย็น.....	122
4.15 ความสัมพันธ์ระหว่างความดันตกและอัตราการไหลเมื่อใช้เม็ดแก้วจำนวน 20 กรัม ในเครื่องปฏิกรณ์ขนาด 2x45 เซนติเมตร จำนวน 2 คอลัมน์ ละ 10 กรัม ที่อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส.....	126
4.16 เปรียบเทียบค่าเฉลี่ยร้อยละการลดลงของความหนืดของแตงไทยดิบที่ผ่านเครื่องปฏิกรณ์เพคตินเอสตรังรูปและเซลลูโลสตรังรูปที่อัตราส่วน 2.5/7.5, 5.0/5.0 และ 7.5/2.5 ที่อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส.....	128
4.17 ความสัมพันธ์ระหว่างความดันตกและอัตราการไหลเมื่อใช้เม็ดแก้วจำนวน 20 กรัม ในเครื่องปฏิกรณ์ขนาด 2x45 เซนติเมตร จำนวน 2 คอลัมน์ ละ 10 กรัม ที่อุณหภูมิ 30, 40 และ 50 องศาเซลเซียส.....	131
4.18 เปรียบเทียบค่าเฉลี่ยร้อยละการลดลงของความหนืดของแตงไทยดิบที่ผ่านเครื่องปฏิกรณ์เพคตินเอสและเซลลูโลสตรังรูปที่อัตราส่วน 7.5/2.5 ที่อุณหภูมิ 30, 40 และ 50 องศาเซลเซียส.....	135
4.19 น้ำแตงไทยที่สกัดได้โดยใช้แรงกดแบบธรรมดา การใช้เอนไซม์อิสระ และการใช้เอนไซม์ตรังรูป.....	137
ก-1.1 เครื่องมือวัดความหนืด Ostwald viscometer.....	158
ก-1.2 อ่างน้ำควบคุมอุณหภูมิพร้อมกับ Ostwald viscometer.....	158
ก-2.1 สเปกตรัมการดูดกลืนแสงของสารละลายปฏิกิริยาระหว่าง DNS และน้ำตาลกลูโคส ที่ความยาวคลื่นต่างๆ.....	160
ก-2.2 ความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มข้นของสารละลายน้ำตาลกลูโคสกับค่าการดูดกลืนแสงของสารละลายปฏิกิริยาที่ความยาวคลื่น 520 นาโนเมตร.....	161
ก-3.1 ผลของ pH ต่อแอคติวิตีของ Pectinex Ultra SP-L®.....	163

รูปที่	หน้า
ก-3.2 ผลของอุณหภูมิต่อแอกติวิตีของ Pectinex Ultra SP-L®.....	163
ก-4.1 ผลของ pH ต่อแอกติวิตีของ Celluclast 1.5 L®.....	165
ก-4.2 ผลของอุณหภูมิต่อแอกติวิตีของ Celluclast 1.5 L®.....	165
ก-4.3 ผลของ pH ต่อเสถียรภาพของ Celluclast 1.5 L®.....	166
ก-4.2 ผลของอุณหภูมิต่อเสถียรภาพของ Celluclast 1.5 L®.....	166
ข-6.1 Brookfield viscometer.....	181
ข-9.1 Lovibond tintometer.....	183



## สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อภาษาไทย.....	ง
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ.....	จ
กิตติกรรมประกาศ.....	ฉ
สารบัญ.....	ช
สารบัญตาราง.....	ญ
สารบัญรูปภาพ.....	ณ
บทที่	
1 บทนำ.....	1
2 วารสารปริทัศน์.....	5
- แต่งไทย.....	5
- สารประกอบพอลิแซ็กคาไรด์ในผนังเซลล์พืช.....	12
- เอนไซม์ที่ใช้อยู่สลายพอลิแซ็กคาไรด์ในผนังเซลล์พืช.....	19
- การใช้เอนไซม์ในอุตสาหกรรมแปรรูปน้ำผลไม้.....	26
- การตรึงรูปเอนไซม์.....	41
- การตรึงรูปเพคตินเนสและเซลลูเลสบนตัวพุงต่างๆ.....	45
- เครื่องปฏิกรณ์เอนไซม์ตรึงรูป.....	50
- ฟลูอิดไอเซน.....	52
3 อุปกรณ์และวิธีดำเนินงานวิจัย.....	56
- อุปกรณ์.....	56
- วัตถุประสงค์ วัสดุและสารเคมี.....	57
- วิธีดำเนินงานวิจัย.....	69
4 ผลและวิจารณ์ผลการทดลอง.....	77
- การสกัดน้ำแต่งไทยโดยใช้เอนไซม์อิสระ 2 ชนิด ร่วมกันคือ เพคตินเนสและเซลลูเลส ภายใต้ภาวะปฏิกิริยาแบบต่อเนื่อง.....	77
- ศึกษาหาความเข้มข้นของเพคตินเนส เซลลูเลส และอุณหภูมิที่เหมาะสม.....	77

- ศึกษาหาระยะเวลาในการทำปฏิกิริยาย่อยสลายเนื้อแดงไทยดิบที่  
เหมาะสม..... 82
- ศึกษาภาวะที่เหมาะสมในการตรึงรูปเอนไซม์แต่ละชนิดคือ เพคตินเนสและเซลลูเลส  
บนเม็ดแก้ว..... 84
  - ศึกษาหาความเข้มข้นของสารละลาย APTS และกลูตารัลดีไฮด์ที่ใช้กระตุ้น  
เม็ดแก้วที่เหมาะสม..... 84
  - ศึกษาหาความเข้มข้นของเอนไซม์ที่เหมาะสมในการตรึงรูปเอนไซม์..... 90
- ศึกษาโครงสร้างของเพคตินเนสและเซลลูเลสตรึงรูปบนเม็ดแก้วด้วยกล้องจุลทรรศน์  
อิเล็กตรอนแบบสแกน (SEM)..... 94
- ศึกษาสมบัติบางประการทางจลนพลศาสตร์ของเอนไซม์ตรึงรูปเทียบกับเอนไซม์อิสระ.. 97
  - อุณหภูมิที่เหมาะสมในการทำปฏิกิริยาของเอนไซม์..... 97
  - pH ที่เหมาะสมในการทำปฏิกิริยาของเอนไซม์..... 102
  - ศึกษาค่าคงที่ Michaelis-Menten (Km) ของเอนไซม์..... 109
  - แอคติวิตีจำเพาะของเอนไซม์..... 113
- ศึกษาประสิทธิภาพในการทำปฏิกิริยาซ้ำของเพคตินเนสและเซลลูเลสตรึงรูป..... 116
- ศึกษาเสถียรภาพของเพคตินเนสและเซลลูเลสตรึงรูปในระหว่างการเก็บ..... 119
- ศึกษาการสกัดน้ำแดงไทยโดยใช้เครื่องปฏิกรณ์ชีวภาพของเอนไซม์ผสมระหว่าง  
เพคตินเนสตรึงรูปและเซลลูเลสตรึงรูปแบบฟลูอิด์เบด..... 124
  - ศึกษาหาอัตราส่วนผสมของเพคตินเนสตรึงรูปและเซลลูเลสตรึงรูปที่เหมาะสม  
สำหรับการสกัดน้ำแดงไทย..... 124
  - ศึกษาหาอุณหภูมิที่เหมาะสมสำหรับการสกัดน้ำแดงไทยโดยใช้เครื่องปฏิกรณ์  
ชีวภาพของเอนไซม์ผสมระหว่างเพคตินเนสตรึงรูปและเซลลูเลสตรึงรูป..... 129
- เปรียบเทียบสมบัติทางกายภาพและทางประสาทสัมผัสระหว่างน้ำแดงไทยที่สกัดได้  
โดยอาศัยเอนไซม์อิสระและเอนไซม์ตรึงรูป..... 137
  - เปรียบเทียบสมบัติทางกายภาพของน้ำแดงไทยที่สกัดได้..... 137
  - เปรียบเทียบสมบัติทางประสาทสัมผัสของน้ำแดงไทยที่สกัดได้..... 139

	หน้า
5 สรุปผลการทดลอง.....	141
- สรุปผลการทดลอง.....	141
- ข้อเสนอแนะ.....	144
รายการอ้างอิง.....	148
ภาคผนวก.....	156
- ภาคผนวก ก.....	157
- ภาคผนวก ข.....	172
- ภาคผนวก ค.....	183
ประวัติผู้เขียน.....	187