

การสกัดเพกทินจากของเหลือทิ้งของมนุน

มาริยา ไชโยสอด

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต

สาขาวิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม

บัณฑิตวิทยาลัย มหาวิทยาลัยบูรพา

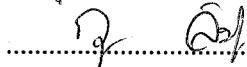
พุทธศักราช 2549

ISBN 974-502-956-4

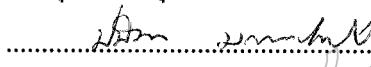
ลิขสิทธิ์เป็นของมหาวิทยาลัยบูรพา

อาจารย์ผู้ควบคุมวิทยานิพนธ์และคณะกรรมการสอบปากเปล่าวิทยานิพนธ์ได้พิจารณา  
วิทยานิพนธ์ของ まりญา ไชโยสก ฉบับนี้แล้ว เห็นสมควรรับเป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตาม  
หลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต สาขาวิชาวิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม ของมหาวิทยาลัย  
บูรพาได้

อาจารย์ผู้ควบคุมวิทยานิพนธ์

..... ประisan  


(ดร.กุลยา ลิมรุ่งเรืองรัตน์)

..... กรรมการ  


(ดร.ปนิศา บรรจงสินคิริ)

..... กรรมการ  

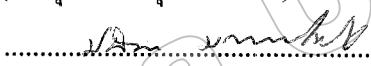

(ดร.ชุดีพร พุฒนาวงศ์)

..... กรรมการ  


คณะกรรมการสอบปากเปล่า

..... ประisan  

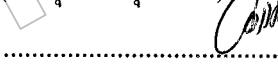

(ดร.กุลยา ลิมรุ่งเรืองรัตน์)

..... กรรมการ  


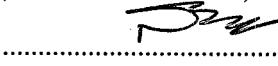
(ดร.ปนิศา บรรจงสินคิริ)

..... กรรมการ  


(ดร.ชุดีพร พุฒนาวงศ์)

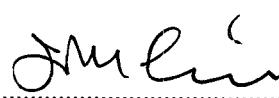
..... กรรมการ  


(ดร.อาภัสรา แสงนาค)

..... กรรมการ  


(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.สมรถชัย สารถวัลย์แพคย์)

บัณฑิตวิทยาลัยอนุมัติให้รับวิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตร  
ปริญญาวิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต สาขาวิชาวิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม ของมหาวิทยาลัยบูรพา

..... คณบดีบัณฑิตวิทยาลัย  


(รองศาสตราจารย์ ดร.ประทุม ม่วงมี)

วันที่ ๑๔ เดือน กันยายน พ.ศ. ๒๕๔๙

## ประกาศคุณภาพ

วิทยานิพนธ์ฉบับนี้สำเร็จลงได้ด้วยความกรุณาจาก ดร.กุลยา ลิ่มรุ่งเรืองรัตน์ ประธานกรรมการควบคุมวิทยานิพนธ์ ดร.ปนิชา บรรจงสินศิริ ดร.ชุดีพร พุฒนาล และ ดร.อาภัสสร แสงนาค กรรมการควบคุมวิทยานิพนธ์ที่กรุณาให้คำปรึกษาแนะนำแนวทางที่ถูกต้อง ตลอดจนแก้ไขข้อบกพร่องต่าง ๆ ด้วยความละเอียดถี่ถ้วน และเอาใจใส่ด้วยคี semenoma ผู้วิจัยสึกษานั้นเป็นอย่างยิ่ง จึงขอทราบขอบพระคุณเป็นอย่างสูง ไว้ ณ โอกาสัน

ขอขอบพระคุณ คณะกรรมการสอบปากเปล่าวิทยานิพนธ์ทุกท่านที่ได้กรุณาให้ขเสนอแนะในการปรับปรุงแก้ไขจนทำให้วิทยานิพนธ์ฉบับนี้ถูกต้องและสมบูรณ์ยิ่งขึ้น และขอขอบพระคุณ ดร.วนิดา พงษ์ศักดิ์ชาติ ที่กรุณาให้ความช่วยเหลือให้คำปรึกษาเกี่ยวกับสถิติในการทำวิจัยเป็นอย่างยิ่ง

ขอขอบพระคุณ บริษัท ไมล์ ฟรุ๊ต จำกัด ที่ให้ความอนุเคราะห์วัสดุดีบามาใช้ในการทำวิจัยในครั้งนี้ และขอขอบคุณเจ้าหน้าที่บัณฑิตวิทยาลัย โครงการบัณฑิตศึกษา ภาควิชาวิทยาศาสตร์ การอาหารทุกท่านที่เสียสละเวลาในการจัดทำและอำนวยความสะดวกในการยืมอุปกรณ์ เครื่องมือ และสารเคมีด้วยความรับรู้ตลอดการทำการวิจัย

ขอกราบขอบพระคุณบิดา มารดาที่เป็นกำลังใจสำคัญ ตลอดจนพี่ ๆ เพื่อน ๆ น้อง ๆ ทุกท่านที่มีค่ายส่วนช่วยเหลือทั้งแรงกายแรงใจเพื่อวิทยานิพนธ์ฉบับนี้

งานวิจัยนี้ได้รับทุนอุดหนุนและส่งเสริมวิทยานิพนธ์ระดับบัณฑิตศึกษา จากบัณฑิตวิทยาลัยมหาวิทยาลัยนราธิวาส ประจำภาคปลาย ปีการศึกษา 2547 และได้รับทุนสนับสนุนบางส่วนจากโครงการบัณฑิตศึกษา ฝึกอบรมและวิจัยด้านวิทยาศาสตร์ เทคโนโลยี และการบริหารจัดการ ถึงเวลาล้ม ภายใต้การกำกับของโครงการพัฒนาบัณฑิตศึกษา วิจัยด้านวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี สำนักงานคณะกรรมการอุดมศึกษา กระทรวงศึกษาธิการ

นาริยา ไชโยสต

45911985: สาขาวิชา: วิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม; วท.ม. (วิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม)

คำสำคัญ: การสกัดเพกทิน/ของเหลวทึบของน้ำ

มาริญา ไชยโศส: การสกัดเพกทินจากของเหลือทิ้งของบุน (PECTIN EXTRACTION FROM JACKFRUIT WASTE) อาจารย์ผู้ควบคุมวิทยานิพนธ์: ฤทธิยา ลิ่มรุ่งเรืองรัตน์, Ph.D., ปนิชา บรรจงสินศรี, Ph.D. 140 หน้า. ปี พ.ศ. 2549 ISBN 974-502-956-4

ศึกษาการสกัดเพกทินจากส่วนเหลือทิ้งของขันนุน 3 ชนิด (เปลือกซัง และแกน) พบว่า ของเหลือทิ้ง 3 ชนิด มีปริมาณเพกทินไม่แตกต่างกัน ( $p \geq 0.05$ ) จึงเลือกใช้ส่วนเหลือทิ้ง 3 ชนิด ในอัตราส่วน 1: 1: 1 เป็นวัตถุคุณในการสกัดเพกทิน โดยศึกษาปัจจัยในการสกัด 4 ปัจจัย ได้แก่ ความเข้มข้นของสารละลายกรดไฮโดรคลอริก อัตราส่วนระหว่างวัตถุคุณต่อสารละลายกรด อุณหภูมิ และเวลาที่ใช้ในการสกัด มีผลต่อปริมาณและคุณภาพของเพกทินอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p < 0.05$ ) ศึกษาภาวะที่เหมาะสมในการสกัดเพกทิน โดยใช้กรดไฮโดรคลอริก (0.2-0.4 นอร์มัล) อัตราส่วนระหว่างวัตถุคุณต่อสารละลายกรด (1: 10-1: 20 นอร์มัล) อุณหภูมิ (60-90 องศาเซลเซียส) และเวลาที่ใช้ในการสกัด (45-90 นาที) โดยใช้แผนการทดลองแบบ Central Composite Design พบว่า ในการสกัดเพกทินจากของเหลือทิ้งของขันนุนโดยใช้กรดไฮโดรคลอริกเข้มข้น 0.24 นอร์มัล อัตราส่วนของวัตถุคุณต่อกรดเป็น 1: 15 อุณหภูมิ 89 องศาเซลเซียส และเวลา 70 นาที ได้ปริมาณ เพกทินสูงสุด 7.59 เปอร์เซ็นต์ โดยนำหนักแห้ง เพกทินที่สกัดได้มีปริมาณความชื้น 11.65 เปอร์เซ็นต์ เล้า 2.70 เปอร์เซ็นต์ น้ำหนักสมมูลย์ 1,409.11 ปริมาณเมทอกซิล 2.69 เปอร์เซ็นต์ ปริมาณกรดซูโรนิก 57.08 เปอร์เซ็นต์ และระดับการเกิดເອສເທໂຣ໌ 26.75 เปอร์เซ็นต์ จึงจัดเป็น เพกทินชนิดเมทอกซิลต่ำ เมื่อนำมาทำเยลลี่สับประดิษฐ์ต่ำ พบว่า เยลลี่ที่ใช้เพกทินที่สกัดได้ จากของเหลือทิ้งของขันนุนมีค่าความเป็นสีแดงสูงกว่ายেลลี่ที่ใช้เพกทินทางการค้าชนิดเมทอกซิลต่ำ เต้ยลลี่ทึ้งสองตัวอย่างมีค่าความแข็งแรงของเจลไกล์เคียงกัน

45911985: MAJOR: ENVIRONMENTAL SCIENCE; M.Sc. (ENVIRONMENTAL SCIENCE)

KEYWORD: PECTIN EXTRACTION/ JACKFRUIT WASTE

MARISA CHAIOSOT: PECTIN EXTRACTION FROM JACKFRUIT WASTE

THESIS ADVISOR: KULLAYA LIMROONGREUNGRAT, Ph.D., PANIDA

BUNJONGSINSIRI, Ph.D. 140 P. 2006. ISBN 974-502-956-4

Pectin extraction from three types of jackfruit waste (rind, pericarp and core) was studied. No significant difference of pectin yields among three types of jackfruit waste was observed. The mixture of jackfruit waste in the ratio of 1: 1: 1 was used as raw material in extracting the pectin. Four extraction factors including concentration of hydrochloric acid, ratio of waste to acid, temperature and extraction time which significantly affected on pectin yields and the quality of pectin, were selected to investigate the optimal condition for pectin extraction. Concentration of hydrochloric acid (0.2-0.4 N), ratio of waste to acid (1: 10-1: 20), temperature (60-90 °C) and extraction time (45-90 min), as well as central composite design were used to design an experiment. The extraction of pectin from jackfruit waste by using 0.24 N hydrochloric acid in 1: 15 waste to acid ratio at 89 °C for 70 minutes yielded the highest pectin content (7.59% dry weight). The obtained pectin containing 11.65 % moisture, 2.70 % ash, 1409.11 equivalent weight, 2.69 % methoxyl content, 57.08 % uronic acid and 26.75 % degree of esterification, was classified as low methoxyl pectin. The extracted pectin was utilized in the production of low calorie pineapple jelly. The jelly added to the extracted pectin had higher redness than that of jelly added low methoxyl commercial pectin; however, the gel strength of both jelly was identical.

## สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อภาษาไทย.....	๑
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ .....	๑
สารบัญ.....	๒
สารบัญตาราง.....	๓
สารบัญภาพ.....	๔
บทที่	
1 บทนำ.....	1
ที่มาและความสำคัญของปัญหา .....	1
วัตถุประสงค์ของการทำวิจัย .....	3
สมมติฐานของการทำวิจัย .....	4
ประโยชน์ที่ได้รับจากการวิจัย.....	4
ขอบเขตทางการวิจัย.....	4
2 เอกสารและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง .....	5
ขนำ .....	5
สารประกอบเพกทิน .....	6
กรรมวิธีการสกัดเพกทินจากเปลือกผลไม้ .....	16
เยลลี่ .....	26
การวางแผนการทดลอง โดยใช้วิธี Response Surface Methodology .....	28
3 วิธีดำเนินการวิจัย .....	29
วัตถุคible .....	29
เครื่องมือและอุปกรณ์.....	29
สารเคมี.....	30
วิธีดำเนินการทดลอง....	31
การวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีของวัตถุคible .....	31
การคัดเลือกชนิดของส่วนเหลือทึ้งของขบุนที่เหมาะสมในการสกัดเพกทิน.....	31
การศึกษาปัจจัยที่มีผลต่อบริมาณและคุณภาพของเพกทินที่สกัดได้ จากส่วนเหลือทึ้งของขบุน .....	34

## สารบัญ (ต่อ)

บทที่	หน้า
การศึกษาภาวะที่เหมาะสมในการสกัดเพกพิน .....	36
การทดสอบความแม่นยำของแบบจำลองทางคณิตศาสตร์ของปริมาณ เพกพินที่สกัดได้ในภาวะที่เหมาะสม .....	38
การศึกษาสมบัติทางเคมีและคุณภาพของเพกพินที่สกัด ได้จากการหล่อทึบ ของขันนุนในภาวะที่เหมาะสมเปรียบเทียบกับเพกพินทางการค้า .....	38
การศึกษาการใช้ประโยชน์เพกพินที่ผลิตได้กับเพกพินทางการค้าในผลิต เยลลี่สับปะรดแคลอร์ต่า .....	39
<b>4 ผลการวิจัย.....</b>	<b>40</b>
ผลการวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีของวัตถุดิบ .....	40
ผลการคัดเลือกชนิดของส่วนเหลือทึบของขันนุนที่เหมาะสมในการสกัดเพกพิน .....	40
ผลการศึกษาปัจจัยที่มีผลต่อปริมาณและคุณภาพของเพกพินที่สกัด ได้ จากส่วนเหลือทึบของขันนุน .....	42
ผลการศึกษาภาวะที่เหมาะสมในการสกัดเพกพิน .....	45
ผลการทดสอบความแม่นยำของแบบจำลองทางคณิตศาสตร์ของปริมาณเพกพิน ที่สกัด ได้ในภาวะที่เหมาะสม .....	79
ผลการศึกษาสมบัติทางเคมีและคุณภาพของเพกพินที่สกัด ได้จากการหล่อทึบ ของขันนุนในภาวะที่เหมาะสมเปรียบเทียบกับเพกพินทางการค้า .....	81
ผลการศึกษาการใช้ประโยชน์เพกพินที่ผลิตได้กับเพกพินทางการค้าในผลิต เยลลี่สับปะรดแคลอร์ต่า .....	82
<b>5 อภิปรายและสรุปผล .....</b>	<b>84</b>
องค์ประกอบทางเคมีของส่วนเหลือทึบของขันนุน .....	84
ชนิดของส่วนเหลือทึบของขันนุนที่เหมาะสมในการสกัดเพกพิน .....	84
ปัจจัยที่มีผลต่อปริมาณและคุณภาพของเพกพินที่สกัด ได้จากการส่วนเหลือทึบ ของขันนุน .....	85
ภาวะที่เหมาะสมในการสกัดเพกพิน .....	88
ความแม่นยำของแบบจำลองทางคณิตศาสตร์ของปริมาณเพกพินที่สกัด ได้ ในภาวะที่เหมาะสม .....	89

## สารบัญ (ต่อ)

บทที่	หน้า
สมบัติทางเคมีและกายภาพของเพกทินที่สกัดได้จากของเหลือทิ้งของขุน ในภาวะที่เหมาะสมเปรียบเทียบกับเพกทินทางการค้า.....	90
การใช้ประโยชน์เพกทินที่ผลิตได้กับเพกทินทางการค้าในผลิตเยลลี่สับปะรด แคลอรี่ต่ำ .....	91
สรุปผลการทดลอง.....	92
ข้อเสนอแนะ .....	92
<b>บรรณานุกรม.....</b>	<b>94</b>
<b>ภาคผนวก.....</b>	<b>100</b>
ภาคผนวก ก วิธีวิเคราะห์สมบัติทางเคมี.....	101
ภาคผนวก ข วิธีวิเคราะห์สมบัติทางกายภาพ.....	113
ภาคผนวก ค สมบัติของเพกทินมาตรฐานชนิดเมทอกซิลต่ำ.....	120
ภาคผนวก ง วิธีการทำเยลลี่สับปะรดแคลอรี่ต่ำ .....	123
ภาคผนวก จ ผลการวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติ.....	124
<b>ประวัติย่อของผู้วิจัย.....</b>	<b>140</b>

## สารบัญตาราง

ตารางที่	หน้า
1-1 ปริมาณของเหลือทิ้งจากขันนุนทั้งประเทศปี 2541-2545 .....	2
1-2 สถิติการนำเข้าสารเเพกทินทั้งประเทศปี 2541-2549 .....	3
2-1 ปริมาณเเพกทินที่พับในผลไม้บ้างชนิด .....	11
3-1 ปัจจัยและระดับปัจจัยที่นำมาศึกษาเพื่อประเมินอิทธิพลที่มีผลต่อบริมาณและคุณภาพของเเพกทินที่สกัดจากของเหลือทิ้งของขันนุน .....	34
3-2 แผนการทดลองแบบแฟกทอยเรียล 2 <sup>4</sup> ที่ใช้ในการสกัดเเพกทินจากของเหลือทิ้งของขันนุนเพื่อหาปัจจัยที่มีผลต่อการสกัดเเพกทิน .....	35
3-3 แผนการทดลองแบบ Central Composite Design ที่ใช้ในการสกัดเเพกทินจากของเหลือทิ้งของขันนุนเพื่อหาภาวะที่เหมาะสมในการสกัดเเพกทิน .....	37
4-1 องค์ประกอบทางเคมีของเปลือก ซัง และแกนขันนุนสดและอบแห้ง .....	40
4-2 ปริมาณของเเพกทินจากส่วนเหลือทิ้งต่าง ๆ ของขันนุน .....	42
4-3 ปริมาณและคุณภาพเเพกทินที่สกัดได้จากส่วนเหลือทิ้งของขันนุนในแต่ละระดับปัจจัย ...	43
4-4 ค่าอิทธิพลและระดับนัยสำคัญของปัจจัยที่มีผลต่อบริมาณและคุณภาพของเเพกทิน .....	44
4-5 ปริมาณและคุณภาพเเพกทินในแต่ละระดับปัจจัยเพื่อหาภาวะที่เหมาะสมในการสกัด....	47
4-6 ค่าสัมประสิทธิ์เชิงความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณเเพกทิน ( $Y_1$ ) น้ำหนักสมมูลย์ ( $Y_2$ ) ปริมาณเมทอกซิล ( $Y_3$ ) ปริมาณกรดซูโรนิก ( $Y_4$ ) และระดับการเกิดເອສເທອຣ് ( $Y_5$ ) กับความเข้มข้นของกรดไอกอโรคโลริก ( $X_1$ ) อุณหภูมิ ( $X_2$ ) เวลา ( $X_3$ ) และอัตราส่วนของวัตถุคิบต่อกรด ( $X_4$ ) กับปัจจัยที่ทำการศึกษา .....	49
4-7 ค่าสัมประสิทธิ์เชิงความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณเเพกทิน ( $Y_1$ ) น้ำหนักสมมูลย์ ( $Y_2$ ) ปริมาณเมทอกซิล ( $Y_3$ ) ปริมาณกรดซูโรนิก ( $Y_4$ ) และระดับการเกิดເອສເທອຣ് ( $Y_5$ ) กับความเข้มข้นของกรดไอกอโรคโลริก ( $X_1$ ) อุณหภูมิ ( $X_2$ ) เวลา ( $X_3$ ) และอัตราส่วนของวัตถุคิบต่อกรด ( $X_4$ ) กับปัจจัยที่ใช้ในการสร้างแบบจำลอง .....	50
4-8 ปริมาณเเพกทินที่สกัดได้จากการทดลองทำการสกัดจริงเปรียบเทียบกับค่าที่ได้จากการทำนายได้จากการแบบจำลองทางคณิตศาสตร์ .....	80
4-9 เปรียบเทียบสมบัติทางเคมีของเเพกทินที่สกัดจากของเหลือทิ้งของขันนุน ที่ภาวะเหมาะสมเปรียบเทียบกับเเพกทินทางการค้าชนิดเมทอกซิลต่ำ.....	81

## สารบัญตาราง (ต่อ)

ตารางที่	หน้า
4-10 ค่าสีของเพกทินที่สักดได้จากของเหลือทิ้งของขุนและเพกทินทางการค้าชนิดเมทอกซิลต์.....	82
4-11 สมบัติทางกายภาพของเยลลี่ที่เตรียมจากเพกทินของเหลือทิ้งของขุนและเพกทินทางการค้า.....	83
ภาคผนวก ก-1 การเตรียมสารละลายกรดคัลคูโรนิกเพื่อสร้างกราฟมาตรฐานกรดคูโรนิก.....	109
ภาคผนวก ข-1 ภาวะที่ใช้วัดความแข็งแรงของเจล.....	114
ภาคผนวก ค-1 สมบัติของเพกทินมาตรฐานชนิดเมทอกซิลต์.....	120
ภาคผนวก จ-1 ผลการวิเคราะห์ความแปรปรวนของปริมาณเพกทินที่สักดได้จากเปลือกซัง และแก่นขุน ภายใต้ภาวะความเข้มข้นของกรดไฮโดรคลอริก 0.3 นอร์มัล อัตราส่วนของวัตถุคิดต่อกรดเป็น 1: 15 อุณหภูมิ 80 องศาเซลเซียส เวลา 60 นาที.....	124
ภาคผนวก จ-2 ผลการวิเคราะห์ความแปรปรวนของปัจจัยที่มีผลต่อปริมาณเพกทินที่สักดได.....	125
ภาคผนวก จ-3 ผลการวิเคราะห์ความแปรปรวนของปัจจัยที่มีผลต่อน้ำหนักสมมูลย์.....	126
ภาคผนวก จ-4 ผลการวิเคราะห์ความแปรปรวนของปัจจัยที่มีผลต่อปริมาณเมทอกซิล.....	127
ภาคผนวก จ-5 ผลการวิเคราะห์ความแปรปรวนของปัจจัยที่มีผลต่อปริมาณกรดคูโรนิก.....	128
ภาคผนวก จ-6 ผลการวิเคราะห์ความแปรปรวนของปัจจัยที่มีผลต่อระดับการเกิดเอสเทอร์.....	129
ภาคผนวก จ-7 ผลการวิเคราะห์ความแปรปรวนของปัจจัยที่มีผลต่อปริมาณเพกทินที่สักดไดในภาวะที่เหมาะสม.....	130
ภาคผนวก จ-8 ผลการวิเคราะห์ความแปรปรวนของปัจจัยที่มีผลต่อน้ำหนักสมมูลย์ในภาวะที่เหมาะสม.....	131
ภาคผนวก จ-9 ผลการวิเคราะห์ความแปรปรวนของปัจจัยที่มีผลต่อปริมาณเมทอกซิลในภาวะที่เหมาะสม.....	132
ภาคผนวก จ-10 ผลการวิเคราะห์ความแปรปรวนของปัจจัยที่มีผลต่อปริมาณกรดคูโรนิกในภาวะที่เหมาะสม.....	133

## สารบัญตาราง (ต่อ)

ตารางที่	หน้า
ภาคผนวก ช-11 ผลการวิเคราะห์ความแปรปรวนของปัจจัยที่มีผลต่อระดับการเกิด อสเทอโร์ในภาวะที่เหมาะสม .....	134
ภาคผนวก ช-12 ผลการวิเคราะห์ความถดถอยเชิงพหุของปริมาณเพกทินที่สักได้ .....	135
ภาคผนวก ช-13 ผลการวิเคราะห์ความถดถอยเชิงพหุของน้ำหนักสมมูลย์ .....	136
ภาคผนวก ช-14 ผลการวิเคราะห์ความถดถอยเชิงพหุของปริมาณแม่ทอกซิล .....	137
ภาคผนวก ช-15 ผลการวิเคราะห์ความถดถอยเชิงพหุของปริมาณกรดยูโรนิก .....	138
ภาคผนวก ช-16 ผลการวิเคราะห์ความถดถอยเชิงพหุของระดับการเกิดอสเทอโร์ .....	139
ภาคผนวก ช-17 ผลการวิเคราะห์ Independent Sample t-Test ในขั้นตอนการทดสอบ ความแม่นยำของแบบจำลองทางคณิตศาสตร์ของปริมาณเพกทิน ที่สักได้ .....	139

สารบัญภาพ

ภาคที่	หน้า
2-1 $\alpha$ -D-กรดคานแลกทูโรนิก .....	7
2-2 โครงสร้างของเพกทิน .....	8
2-3 Pectin Backbone ซึ่งประกอบด้วย Hairy Regions (Rhamnogalacturonan and Side-Chains) และ Smooth Regions (Linear Galacturonan) .....	8
2-4 โครงสร้างของเพกทินชนิดเมทอกซิลสูง .....	9
2-5 โครงสร้างของเพกทินชนิดเมทอกซิลต่ำ .....	10
2-6 โครงสร้างของ Amidated Methoxyl Pectin .....	10
2-7 เพกทินที่พบมากที่สุด ในชั้นมิดเดิล ลาเมลลารของผนังเซลล์พืช .....	10
2-8 โครงสร้างของ Junction Zone ระหว่างการเกิดเจลของเพกทินชนิดเมทอกซิลสูง ที่ได้จากการสะท้อนของรังสีเอกซ์ เมื่อเกิด Hydrophobic Interaction ระหว่างคู่ ของหมุ่เมทิล (จุดทึบ) กับพันธะไฮโดรเจน (เส้นประ) .....	12
2-9 โครงสร้างของ Junction Zone ระหว่างการเกิดเจลของเพกทินชนิดเมทอกซิลต่ำ แสดงใน Egg-Box Model .....	13
2-10 การจับแคลเซียมในสายโพลิเมอร์ของกรดคานแลกทูโรนิก (a) Egg-Box Dimer (b) Aggregation of Dimers (c) Egg-Box Cavity .....	13
3-1 ขั้นตอนการสกัดและตกตะกอนเพกทิน .....	33
4-1 ชนิดส่วนเหลือทิ้งของน้ำที่ใช้สกัดเพกทิน (เปลือก ซัง และแกนน้ำนมแห้ง) .....	41
4-2 เพกทินที่สกัดได้จากส่วนเหลือทิ้งของน้ำ (เปลือก ซัง และแกนน้ำนมแห้ง) .....	41
4-3 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณเพกทินที่สกัดได้ ( $Y_1$ ) กับความเข้มข้นของ HCl ( $X_1$ ) และอุณหภูมิ ( $X_2$ ) .....	52
4-4 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณเพกทินที่สกัดได้ ( $Y_1$ ) กับความเข้มข้น HCl ( $X_1$ ) และเวลา ( $X_3$ ) .....	53
4-5 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณเพกทินที่สกัดได้ ( $Y_1$ ) กับความเข้มข้นของ HCl ( $X_1$ ) และอัตราส่วนของวัตถุคุณต่อกรด ( $X_4$ ) .....	54
4-6 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณเพกทินที่สกัดได้ ( $Y_1$ ) กับอุณหภูมิ ( $X_2$ ) และ อัตราส่วนของวัตถุคุณต่อกรด ( $X_4$ ) .....	55

## สารบัญภาพ (ต่อ)

ภาพที่	หน้า
4-7 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณเพกทินที่สกัดได้ ( $Y_1$ ) กับเวลา ( $X_2$ ) และอัตราส่วนของวัตถุคุณต่อปริมาณกรด ( $X_4$ ) .....	56
4-8 ความสัมพันธ์ระหว่างน้ำหนักสมมูลย์ของเพกทินที่สกัดได้ ( $Y_2$ ) กับความเข้มข้นของ HCl ( $X_1$ ) และอุณหภูมิ ( $X_2$ ).....	58
4-9 ความสัมพันธ์ระหว่างน้ำหนักสมมูลย์ของเพกทินที่สกัดได้ ( $Y_2$ ) กับความเข้มข้นของ HCl ( $X_1$ ) และเวลา ( $X_3$ ).....	59
4-10 ความสัมพันธ์ระหว่างน้ำหนักสมมูลย์ของเพกทินที่สกัดได้ ( $Y_2$ ) กับอุณหภูมิ ( $X_2$ ) และอัตราส่วนของวัตถุคุณต่อกรด ( $X_4$ ).....	60
4-11 ความสัมพันธ์ระหว่างน้ำหนักสมมูลย์ของเพกทินที่สกัดได้ ( $Y_2$ ) กับเวลา ( $X_3$ ) และอัตราส่วนของวัตถุคุณต่อกรด( $X_4$ ).....	61
4-12 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณเมทอกซิลของเพกทินที่สกัดได้ ( $Y_3$ ) กับความเข้มข้นของ HCl ( $X_1$ ) และอุณหภูมิ ( $X_2$ ).....	63
4-13 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณเมทอกซิลของเพกทินที่สกัดได้ ( $Y_3$ ) กับความเข้มข้นของ HCl ( $X_1$ ) และเวลา ( $X_3$ ) .....	64
4-14 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณเมทอกซิลของเพกทินที่สกัดได้ ( $Y_3$ ) กับความเข้มข้นของ HCl ( $X_1$ ) และอัตราส่วนของวัตถุคุณต่อกรด ( $X_4$ ).....	65
4-15 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณเมทอกซิลของเพกทินที่สกัดได้ ( $Y_3$ ) กับอุณหภูมิ ( $X_2$ ) และอัตราส่วนของวัตถุคุณต่อกรด ( $X_4$ ).....	66
4-16 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณเมทอกซิลของเพกทินที่สกัดได้ ( $Y_3$ ) กับเวลา ( $X_3$ ) และอัตราส่วนของวัตถุคุณต่อกรด ( $X_4$ ).....	67
4-17 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณกรดคูโรนิกของเพกทินที่สกัดได้ ( $Y_4$ ) กับความเข้มข้นของ HCl ( $X_1$ ) และอุณหภูมิ ( $X_2$ ).....	69
4-18 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณกรดคูโรนิกของเพกทินที่สกัดได้ ( $Y_4$ ) กับความเข้มข้นของ HCl ( $X_1$ ) และอัตราส่วนของวัตถุคุณต่อกรด ( $X_4$ ).....	70
4-19 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณกรดคูโรนิกของเพกทินที่สกัดได้ ( $Y_4$ ) กับอุณหภูมิ ( $X_1$ ) และเวลา ( $X_2$ ) .....	71

## สารบัญภาพ (ต่อ)

### ภาพที่

หน้า

4-20 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณกรดยูโรนิกของเพกทินที่สักด้วย ( $Y_4$ ) กับอุณหภูมิ ( $X_2$ ) และอัตราส่วนของวัตถุคิบต่อกรด ( $X_4$ ) .....	72
4-21 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณกรดยูโรนิกของเพกทินที่สักด้วย ( $Y_4$ ) กับเวลา ( $X_3$ ) และ อัตราส่วนของวัตถุคิบต่อกรด ( $X_4$ ) .....	73
4-22 ความสัมพันธ์ระหว่างระดับการเกิดເອສເທອຣ์ของเพกทินที่สักด้วย ( $Y_5$ ) กับความเข้มข้นของ HCl ( $X_1$ ) และอุณหภูมิ ( $X_2$ ) .....	75
4-23 ความสัมพันธ์ระหว่างระดับการเกิดເອສເທອຣ์ของเพกทินที่สักด้วย ( $Y_5$ ) กับความเข้มข้นของ HCl ( $X_1$ ) และเวลา ( $X_3$ ) .....	76
4-24 ความสัมพันธ์ระหว่างระดับการเกิดເອສເທອຣ์ของเพกทินที่สักด้วย ( $Y_5$ ) กับอุณหภูมิ ( $X_2$ ) และ เวลา ( $X_3$ ) .....	77
4-25 ความสัมพันธ์ระหว่างระดับการเกิดເອສເທອຣ์ของเพกทินที่สักด้วย ( $Y_5$ ) กับอุณหภูมิ ( $X_2$ ) และอัตราส่วนอัตราส่วนของวัตถุคิบต่อกรด ( $X_3$ ) .....	78
4-26 ปริมาณเพกทินที่สักด้วยเปรียบเทียบกับปริมาณเพกทินที่ทำนายได้จากแบบจำลองทางคณิตศาสตร์ .....	80
4-27 เพกทินจากของเหลือทิ้งของขنุนและเพกทินทางการค้าชนิดเมทอกซิลต์ .....	82
4-28 เยลลี่ที่เตรียมจากเพกทินจากของเหลือทิ้งของขนุน (ก) และเพกทินทางการค้าชนิดเมทอกซิลต์ (ข) .....	83
ภาคผนวก ก-1 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณกรดยูโรนิกกับค่าการดูดกลืนแสงที่ 520 นาโนเมตร .....	110
ภาคผนวก ข-1 เครื่อง Texture Analyzer รุ่น TA-XT2 .....	116
ภาคผนวก ข-2 หัววัดแรงคลื่นขนาด 0.25 มิลลิเมตร (p 0.25/s) .....	116
ภาคผนวก ข-3 ลักษณะเนื้อสัมผัสของเยลลี่ที่เตรียมจากเพกทินทางการค้าชนิดเมทอกซิลต์ .....	117
ภาคผนวก ข-4 ลักษณะเนื้อสัมผัสของเยลลี่ที่เตรียมจากเพกทินที่สักด้วยจากของเหลือทิ้งของขนุน .....	118