

การเดรีym瓦สดุเชิงประกอบจากเป้มันสำปะหลังดัดแปลงและเกาลิน

นาย วุฒิ ลีลาภูทธรเลิศ

ศูนย์วิทยทรัพยากร จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต
สาขาวิทยาศาสตร์พอลิเมอร์ประยุกต์และเทคโนโลยีสิ่งทอ ภาควิชาวัสดุศาสตร์
คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ปีการศึกษา 2545

ISBN 974-17-2041-6

ลิขสิทธิ์ของจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

PREPARATION OF MODIFIED CASSAVA STARCH/KAOLIN COMPOSITES

Mr. Wutthi Lilayuthalert

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements

for the Degree of Master of Science in Applied Polymer Science and Textile Technology

Department of Materials Science

Faculty of Science

Chulalongkorn University

Academic year 2002

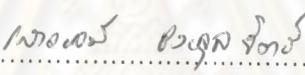
ISBN 974-17-2041-6

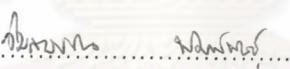
หัวข้อวิทยานิพนธ์ การเตรียมวัสดุเชิงประยุกต์จากแป้งมันสำปะหลังดัดแปลงและเกาลิน
โดย นาย วุฒิ ลีลาภูมิเลิศ
สาขาวิชา วิทยาศาสตร์พอลิเมอร์ประยุกต์และเทคโนโลยีสิ่งทอ¹
อาจารย์ที่ปรึกษา ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. วิมลวรรณ พิมพ์พันธุ์

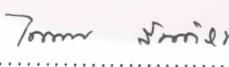
คณะกรรมการวิทยานิพนธ์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้นับวิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่ง
ของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาบัณฑิต

, คณบดีคณะวิทยาศาสตร์
(รองศาสตราจารย์ ดร. วันชัย พेचพิจิตรา)

คณะกรรมการสอบบัณฑิต

, ประธานกรรมการ
(รองศาสตราจารย์ เสาวรุณ ชัยจุลจิตร์)

, อาจารย์ที่ปรึกษา
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. วิมลวรรณ พิมพ์พันธุ์)

, กรรมการ
(รองศาสตราจารย์ เพพวรรณ สันติสุข)

, กรรมการ
(รองศาสตราจารย์ ดร. วีระศักดิ์ อุดมกิจเดชา)

, กรรมการ
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. ประณัฐ พธิยะราษ)

นายอุ่น ลีลาภรณ์เลิศ : การเตรียมวัสดุเชิงประกอบจากแป้งมันสำปะหลังดัดแปรและเกาลิน (PREPARATION OF MODIFIED CASSAVA STARCH/KAOLIN COMPOSITES) อ.ที่ปรึกษา : ผศ. ดร.วิมลวรรณ พิมพ์พันธุ์ 119 หน้า ISBN 974-17-2041-6

งานวิจัยนี้เป็นการเตรียมวัสดุเชิงประกอบจากแป้งมันสำปะหลังดัดแปรและเกาลิน เริ่มจากนำแป้งมันสำปะหลังมาดัดแปรด้วยมาเลิกแอนไฮไดรด์ที่อัตราส่วน 25 50 และ 75 เปอร์เซ็นต์ โดยใช้โซเดียมไฮดรอกไซด์เป็นตัวเร่งปฏิกิริยา และน้ำเป็นตัวทำละลาย ทำปฏิกิริยาที่อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 2 ชั่วโมง นำผลิตภัณฑ์ที่ได้มาทำให้เป็นกล่องด้วยสารละลายกรดไฮโดรคลอริก จากนั้นนำแป้งที่ผ่านการดัดแปรมาผสมกับเกาลินที่ปริมาณ 10 20 30 40 50 และ 60 ส่วนต่อน้ำหนักแป้งดัดแปร 100 ส่วน นอกจากนี้ ยังได้เติมกลีเซอรอลเข้าไปในส่วนผสมปริมาณ 20 ส่วนต่อน้ำหนักแป้งดัดแปร 100 ส่วน เพื่อให้หน้าที่เป็นพลาสติกเซอร์วิร์ นำของผสมที่เตรียมได้มาขึ้นรูปเป็นแผ่นด้วยวิธีการหล่อ จากการทดสอบสมบัติความทนแรงดึง และการตรวจสอบสัณฐานวิทยาด้วยกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องการดู พบร่วม วัสดุเชิงประกอบที่เตรียมได้จากแป้งมันสำปะหลังดัดแปรด้วยมาเลิกแอนไฮไดรด์ 25 เปอร์เซ็นต์ และมีปริมาณเกาลิน 10-30 ส่วนต่อน้ำหนักแป้งดัดแปร 100 ส่วน มีความทนแรงดึงและความสามารถในการยืดตัวสูง นอกจากนี้ ยังมีความสม่ำเสมอในเนื้อผลิตภัณฑ์ถ้าวัสดุเชิงประกอบที่เตรียมได้จากแป้งมันสำปะหลังดัดแปรด้วยมาเลิกแอนไฮไดรด์ 50 และ 75 เปอร์เซ็นต์ ส่วนการเติมกลีเซอรอล ทำให้ผลิตภัณฑ์มีความสามารถในการยืดตัวเพิ่มขึ้น แต่มีความทนแรงดึงต่ำลงมาก

จากการทดสอบการดูดซึมความชื้นของวัสดุเชิงประกอบที่เตรียมได้จากแป้งมันสำปะหลังดัดแปรมาเลิกแอนไฮไดรด์ 25 เปอร์เซ็นต์ พบร่วม เมื่อเติมเกาลินเพิ่มขึ้น ปริมาณการดูดซึมความชื้นลดลงทั้งในสูตรที่เติมและไม่เติมกลีเซอรอล

จากการวิเคราะห์สมบัติทางความร้อนด้วยเทคนิคเทอร์โมกราวิเมตريกและอินฟราเรด พบร่วม อุณหภูมิการสลายตัวของแป้งมันสำปะหลังดัดแปรด้วยมาเลิกแอนไฮไดรด์ 25 เปอร์เซ็นต์ ต่ำกว่า แป้งที่ไม่ผ่านการดัดแปร นอกจากนี้ ยังพบร่วมว่าปริมาณเกาลินที่เพิ่มขึ้นในวัสดุเชิงประกอบไม่มีผลทำให้อุณหภูมิการสลายตัวของผลิตภัณฑ์เปลี่ยนแปลงไปมากนัก

ภาควิชาวัสดุศาสตร์

สาขาวิชาวิทยาศาสตร์พอลิเมอร์ประยุกต์ฯ ลายมือชื่อนิสิต.....วุฒิ ลิขิต.....

ปีการศึกษา 2545 ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา.....ไกรฤทธิ์ พงษ์พาณิช

4372421823 : MAJOR APPLIED POLYMER SCIENCE AND TEXTILE TECHNOLOGY

KEY WORD: MODIFIED STARCH/ KAO LIN/ COMPOSITES

WUTTHI LILAYUTHALERT : PREPARATION OF MODIFIED CASSAVA STARCH/KAO LIN COMPOSITES. THESIS ADVISOR : ASST. PROF. VIMOLVAN PIMPAN, Ph.D. 119 pp. ISBN 974-17-2041-6

In this research, modified cassava starch/kaolin composites were prepared. Cassava starch was modified with 25%, 50% and 75% maleic anhydride. The reactions were carried out at 50°C for 2 hours with sodium hydroxide as a catalyst and water as a solvent. After neutralized with hydrochloric solution, the modified starch was mixed with kaolin at 10, 20, 30, 40, 50 and 60 phr. Glycerol were also added to the mixture at 20 phr, as a plasticizer. The mixtures were then casted into sheets. Tensile and morphological properties of the casted products were investigated. It was found that composites prepared from starch modified with 25% maleic anhydride and 10 – 30 phr of kaolin showed high tensile strength and elongation at break, more over their morphological structures showed more uniformity, than those modified with 50% and 75% maleic anhydride. The elongation at break of products with glycerol was increased while the tensile strength was markedly decreased.

The moisture absorption of composites prepared from starch modified with 25% maleic anhydride was decreased as the amount of kaolin increased, regardless of the presence of glycerol in the composites.

Thermogravimetric analysis revealed that the decomposition temperature of starch modified with 25% maleic anhydride was lower than that of unmodified starch. It was also found that when the amount of kaolin was increased, the decomposition temperature of the products was insignificantly changed.

Department of Materials Science

Student's signature WUTTHI LILAYUTHALERT

Field of study APPLIED POLYMER SCIENCE AND TEXTILE TECHNOLOGY

Advisor's signature Vimovan Pimpam

Academic year 2002

กิตติกรรมประกาศ

วิทยานิพนธ์ฉบับนี้สำเร็จลุล่วงตามวัตถุประสงค์ที่ตั้งไว้ได้อย่างสมบูรณ์นั้นเป็นเพราะได้รับคำแนะนำด้านวิชาการ ความเอื้อเพื่อด้านเครื่องมือ วัสดุดีบ และสถานที่สำหรับทำวิทยานิพนธ์ อีกทั้งยังได้รับความช่วยเหลือและแนะนำทางในการทำวิทยานิพนธ์จากผู้ทรงคุณวุฒิในด้านต่างๆเป็นอย่างดี

ข้าพเจ้าจึงได้ขอขอบพระคุณ ผศ.ดร. วิมลวรรณ พิมพ์พันธ์ อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ ที่ให้คำปรึกษาในการแก้ปัญหาและแนะนำแนวทางในการทำวิทยานิพนธ์ รวมถึงการจัดทำวิทยานิพนธ์ฉบับสมบูรณ์ และ อ. รัจนา ศิริสุข ที่ให้คำปรึกษาในการทำวิทยานิพนธ์

นอกจากนี้ ขอขอบพระคุณ รศ. เสาระจน ชัยจุลจิตร์ ประธานกรรมการสอบวิทยานิพนธ์ รศ. ไพบูลย์ สันติสุข รศ.ดร.วีระศักดิ์ อุดมกิจเดชา และ ผศ.ดร.ประณัฐ พิชัยราช กรรมการสอบวิทยานิพนธ์ที่ให้คำแนะนำและตรวจสอบการจัดทำวิทยานิพนธ์ฉบับสมบูรณ์

ขอขอบคุณภาควิชาวัสดุศาสตร์ คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย และคุณยศ เครื่องมือวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ที่เอื้อเพื่อสถานที่และเครื่องมือในการทำวิจัย และขอขอบคุณเจ้าหน้าที่จากสถาบันต่างๆทุกท่านที่ให้ความช่วยเหลือเป็นอย่างดี

ขอขอบพระคุณคุณสุรอมน อุดมวงศ์เสรี บริษัท CERAMICS R US CORP.,LTD. ที่ให้ความอนุเคราะห์เงิน จัดทั้งคุณพินัย เกียรติเทพรัตน บริษัท ไทยวา จำกัด(มหาชน) ที่ให้ความอนุเคราะห์เป็นมันสำปะหลังที่ใช้ในการทำวิทยานิพนธ์

ท้ายสุดนี้ขอกราบขอบพระคุณ บิดา แม่ค่า ที่ให้การสนับสนุนและให้กำลังใจในการทำวิทยานิพนธ์ตลอดมา ขอบคุณพี่ๆและเพื่อนๆนิสิตภาควิชาวัสดุศาสตร์ที่ให้ความช่วยเหลือทั้งกำลังกายและกำลังใจในการทำวิทยานิพนธ์นี้สำเร็จลุล่วงด้วยดี อีกทั้งอาจารย์ทุกท่านที่ช่วยประสิทธิ์ ประสាពวิชาความรู้ให้แก่ข้าพเจ้าจนสามารถสร้างสรรค์วิทยานิพนธ์ฉบับนี้ได้สำเร็จ

สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อภาษาไทย	๕
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ	๖
กิตติกรรมประกาศ	๗
สารบัญ	๙
สารบัญตาราง	๑๑
สารบัญภาพ	๑๓

บทที่

1 บทนำ	1
2 วารสารปริทัศน์	3
2.1 วัสดุเชิงประกอบ	3
2.1.1 ชนิดของเมทริกซ์	3
2.1.1.1 พอลิเมอร์	3
2.1.1.2 โลหะ	3
2.1.1.3 เชรามิก	4
2.1.2 ชนิดของสารเสริมแรง	4
2.1.2.1 เส้นใย	4
2.1.2.2 อนุภาค	5
2.1.3 ข้อดีของวัสดุเชิงประกอบประเภทพอลิเมอร์	5
2.1.4 ข้อจำกัดและปัญหาของวัสดุเชิงประกอบประเภทพอลิเมอร์	6
2.2 แป้ง	7
2.2.1 ลักษณะของเม็ดแป้ง	7
2.2.2 โครงสร้างของเม็ดแป้ง	9
2.2.2.1 อะไมโลส	11
2.2.2.2 อะไมโลเพกติน	12
2.3 แป้งดัดแปร์	14
2.3.1 วิธีการดัดแปร์ทางกายภาพ	14
2.3.2 วิธีการดัดแปร์ทางเคมี	15
2.3.3 วิธีการดัดแปร์ทางเทคโนโลยีชีวภาพ	19

สารบัญ(ต่อ)

บทที่		หน้า
	2.4 เกอลิน	24
	2.4.1 ชนิดของดินเกอลิน	26
	2.4.1.1 กลุ่มเกอลินในที่	26
	2.4.1.2 กลุ่มหออลลอยไฮร์	26
	2.4.1.3 กลุ่มอิลไลท์	26
	2.4.1.4 กลุ่มนอนท์มอริลโลในที่	26
	2.4.2 กระบวนการเตรียมดิน	27
	2.4.2.1 การแยกอนุภาคดินโดยใช้ลม	27
	2.4.2.2 การแยกอนุภาคดินโดยใช้น้ำ	27
	2.4.2.3 การสกัดดิน	27
	2.4.2.4 การเผาดิน	28
	2.4.2.5 การตัดแปลงพื้นผิวดิน	28
	2.4.2.6 การแยกแผ่นอนุภาคดิน	28
	2.4.3 สมบัติของเกอลิน	28
	2.4.3.1 สมบัติทางกายภาพ	28
	2.4.3.2 สมบัติทางเคมี	30
	2.4.3.3 สมบัติทางความร้อน	31
	2.4.4 การใช้งานของเกอลิน	31
	2.5 กระบวนการหล่อพลาสติก	32
	2.5.1 กระบวนการหล่อแบบต่อเนื่อง	33
	2.5.2 กระบวนการหล่อแบบไม่ต่อเนื่อง	36
3	การทดลอง	38
	3.1 ขอบเขตการทดลอง	38
	3.2 การตัดแปลงมันสำปะหลังด้วยมาเลอิกแอนไฮไดรต์	39
	3.2.1 สารเคมีและวัตถุดิบ	39
	3.2.2 อุปกรณ์	39
	3.2.3 วิธีการทดลอง	40

สารบัญ(ต่อ)

บทที่		หน้า
	3.3 การเตรียมเกอลิน	41
	3.3.1 สารเคมีและวัตถุดับ	41
	3.3.2 อุปกรณ์	41
	3.3.3 วิธีการทดลอง	41
	3.4 การเตรียมวัสดุเชิงประยุกต์จากแป้งมันสำปะหลังดัดแปลงและเกอลิน	42
	3.5 การขึ้นรูป	43
	3.6 การวิเคราะห์สมบัติของวัตถุดับ	43
	3.6.1 การวิเคราะห์สมบัติของแป้งมันสำปะหลัง	43
	3.6.1.1 การศึกษาลักษณะทางสัณฐานวิทยาด้วยกล้องจุลทรรศน์ อิเล็กทรอนแบบส่องกราด	43
	3.6.1.2 การวิเคราะห์โครงสร้างทางเคมีด้วยเครื่องพูริเออร์ ทราบสฟอร์มอินฟราเรดสเปกโตรไฟโตมิเตอร์	44
	3.6.1.3 การวิเคราะห์สมบัติทางความร้อน	45
	3.6.1.3.1 การวิเคราะห์ด้วยเครื่องเทอร์โมกราฟิเมตريค ¹ แอกนาไลเซอร์	45
	3.6.1.3.2 การวิเคราะห์ด้วยเครื่องดิฟเพอเรนเชียลสแกนนิ่ง ² แคลอริมิเตอร์	46
	3.6.2 การวิเคราะห์สมบัติของเกอลิน	46
	3.6.2.1 การศึกษาลักษณะทางสัณฐานวิทยาด้วยกล้องจุลทรรศน์ อิเล็กทรอนแบบส่องกราด	46
	3.6.2.2 การวิเคราะห์สมบัติทางความร้อน	47
	3.6.1.3.1 การวิเคราะห์ด้วยเครื่องเทอร์โมกราฟิเมตريค ¹ แอกนาไลเซอร์	47
	3.6.2.2.2 การวิเคราะห์ด้วยเครื่องดิฟเพอเรนเชียลสแกนนิ่ง ² แคลอริมิเตอร์	47

สารบัญ(ต่อ)

บทที่

หน้า

3.7 การวิเคราะห์สมบัติของวัสดุเชิงประจุบวกจากแบ่งมันสำปะหลังดัดแปลงและ เกาลิน.....	47
3.7.1 การทดสอบสมบัติเชิงกล.....	47
3.7.2 การวิเคราะห์ลักษณะทางสัณฐานวิทยาด้วยกล้องจุลทรรศน์ อิเล็กทรอนแบบสองกราด.....	48
3.7.3 การวิเคราะห์การดูดซึมความชื้น.....	48
3.7.4 การวิเคราะห์สมบัติทางความร้อน.....	49
3.7.4.1 การวิเคราะห์ด้วยเครื่องดิฟเพอร์เรนเซียลสแกนนิ่งแคลอวิมิเตอร์.....	49
3.7.4.2 การวิเคราะห์ด้วยเครื่องเทอร์โมกราวิเมตريكเอนาไลเซอร์.....	49
4 ผลการทดลองและวิจารณ์ผลการทดลอง.....	50
4.1 ผลการวิเคราะห์สมบัติต่างๆของแบ่งมันสำปะหลัง.....	50
4.1.1 ลักษณะทางสัณฐานวิทยา.....	50
4.1.2 โครงสร้างทางเคมีของแบ่งมันสำปะหลัง.....	51
4.1.3 สมบัติทางความร้อนของแบ่งมันสำปะหลัง.....	52
4.1.3.1 การวิเคราะห์ด้วยเครื่องเทอร์โมกราวิเมตريكเอนาไลเซอร์.....	52
4.1.3.2 การวิเคราะห์ด้วยเครื่องดิฟเพอร์เรนเซียลสแกนนิ่งแคลอวิมิเตอร์.....	53
4.1.2 ผลการวิเคราะห์สมบัติต่างๆของเกาลิน.....	54
4.2.1 ลักษณะทางสัณฐานวิทยา.....	54
4.2.2 สมบัติทางความร้อนของเกาลิน.....	55
4.2.2.1 การวิเคราะห์ด้วยเครื่องเทอร์โมกราวิเมตريكเอนาไลเซอร์.....	55
4.2.2.2 การวิเคราะห์ด้วยเครื่องดิฟเพอร์เรนเซียลสแกนนิ่งแคลอวิมิเตอร์.....	56
4.3 การวิเคราะห์โครงสร้างทางเคมีของแบ่งมันสำปะหลังดัดแปลงด้วยมาเลิก เอนไฮไดรค์.....	57
4.4 สมบัติด้านแรงดึงของวัสดุเชิงประจุบวกที่เตรียมได้จากแบ่งมันสำปะหลัง ดัดแปลงและเกาลิน.....	60
4.4.1 ความทนแรงดึง.....	62
4.4.2 ความสามารถในการยึดดึง ณ จุดขาด.....	66
4.4.3 มอดูลัสยึดหยุ่น.....	68

สารบัญ(ต่อ)

บทที่	หน้า
4.5 ความสามารถในการดูดซึมความชื้นของวัสดุเชิงประกอบที่เตรียมได้จากแป้งและเกลิน	
..... 70	
4.5.1 ความสามารถในการดูดซึมความชื้นของวัสดุเชิงประกอบที่เตรียมได้จากแป้งดัดแปรด้วยมาเลอิกเอนไซไดร์ด 25% เมื่อไม่เติมกลีเซอรอล	
..... 70	
4.5.2 ความสามารถในการดูดซึมความชื้นของวัสดุเชิงประกอบที่เตรียมได้จากแป้งดัดแปรด้วยมาเลอิกเอนไซไดร์ด 25% เมื่อเติมกลีเซอรอล 20 phr	
..... 71	
4.6 ผลการวิเคราะห์สมบัติทางความร้อนของวัสดุเชิงประกอบจากแป้งดัดแปรและเกลิน	
..... 73	
4.6.1 การวิเคราะห์ด้วยเครื่องดิฟเฟอเรนเซียลสแกนนิ่งแคลอวิมิเตอร์	
4.6.1.1 สมบัติทางความร้อนเมื่อวิเคราะห์ด้วย DSC ของแป้งดัดแปรด้วยมาเลอิกเอนไซไดร์ด 25% เมื่อไม่เติมกลีเซอรอล	
..... 73	
4.6.1.2 สมบัติทางความร้อนเมื่อวิเคราะห์ด้วย DSC ของแป้งดัดแปรด้วยมาเลอิกเอนไซไดร์ด 25% เมื่อเติมกลีเซอรอล 20 phr	
..... 75	
4.6.2 การวิเคราะห์ด้วยเครื่องเทอร์โมกราวิเมตริกเคนาไลเซอร์	
..... 77	
4.6.2.1 สมบัติทางความร้อนเมื่อวิเคราะห์ด้วย TGA ของแป้งดัดแปรด้วยมาเลอิกเอนไซไดร์ด 25% เมื่อไม่เติมกลีเซอรอล	
..... 77	
4.6.2.2 สมบัติทางความร้อนเมื่อวิเคราะห์ด้วย TGA ของแป้งดัดแปรด้วยมาเลอิกเอนไซไดร์ด 25% เมื่อเติมกลีเซอรอล 20 phr	
..... 79	
5 สรุปผลการทดลองและข้อเสนอแนะ	82
5.1 สรุปผลการทดลอง	
..... 82	
5.2 ข้อเสนอแนะ	
..... 84	
รายการอ้างอิง	
..... 85	
ภาคผนวก ก	
..... 89	
ภาคผนวก ข	
..... 90	
ประวัติผู้เขียนวิทยานิพนธ์	
..... 105	
..... 119	

สารบัญตาราง

หน้า

ตารางที่ 2.1 รูปร่างขนาดองค์ประกอบและสมบัติบางประการของเม็ดแป้งที่ได้จากพืชชนิดต่างๆ	8
ตารางที่ 2.2 สมบัติทั่วไปของเม็ดแป้งจากพืชบางชนิด	10
ตารางที่ 2.3 สมบัติของอะไมโลสและอะไมโลเกกติน	13
ตารางที่ 2.4 สมบัติโดยทั่วไปของเกลินชนิดต่างๆ	29
ตารางที่ 3.1 อัตราส่วนของมาเลอิกแอนไอก็อกและเกลินที่ใช้ในการเตรียมวัสดุเชิงประกอบ ในกรณีที่ไม่เติมกลีเซอรอล พร้อมการทำน้ำสูญลักษณ์ของแต่ละสูตร	42
ตารางที่ 3.2 อัตราส่วนของมาเลอิกแอนไอก็อกและเกลินที่ใช้ในการเตรียมวัสดุเชิงประกอบ ในกรณีที่เติมกลีเซอรอล 20 phr พร้อมการทำน้ำสูญลักษณ์ของแต่ละสูตร	42
ตารางที่ 4.1 ความทนแรงดึงของวัสดุเชิงประกอบที่เตรียมจากแป้งดัดแปร์ด้วยมาเลอิก แอนไอก็อก 25% 50% และ 75% ณ ปริมาณเกลินต่างๆ กัน เมื่อไม่เติม กลีเซอรอล	63
ตารางที่ 4.2 ความทนแรงดึงของวัสดุเชิงประกอบที่เตรียมจากแป้งดัดแปร์ด้วยมาเลอิก แอนไอก็อก 25% 50% และ 75% ณ ปริมาณเกลินต่างๆ กัน เมื่อเติม กลีเซอรอล 20 phr	64
ตารางที่ 4.3 ความสามารถในการยึดดึง ณ จุดขาดของวัสดุเชิงประกอบที่เตรียมจากแป้ง ดัดแปร์ด้วยมาเลอิกแอนไอก็อก 25% 50% และ 75% และมีปริมาณเกลิน ต่างๆ กัน เมื่อไม่เติมกลีเซอรอล	67
ตารางที่ 4.4 ความสามารถในการยึดดึง ณ จุดขาดของวัสดุเชิงประกอบที่เตรียมจากแป้ง ดัดแปร์ด้วยมาเลอิกแอนไอก็อก 25% 50% และ 75% และมีปริมาณเกลิน ต่างๆ กัน เมื่อเติมกลีเซอรอล 20 phr	67
ตารางที่ 4.5 มอดูลัสยึดหยุ่นของวัสดุเชิงประกอบที่เตรียมจากแป้งดัดแปร์ด้วยมาเลอิก แอนไอก็อก 25% 50% และ 75% และมีปริมาณเกลินต่างๆ กัน เมื่อไม่เติม กลีเซอรอล	69
ตารางที่ 4.6 มอดูลัสยึดหยุ่นของวัสดุเชิงประกอบที่เตรียมจากแป้งดัดแปร์ด้วยมาเลอิก แอนไอก็อก 25% 50% และ 75% และมีปริมาณเกลินต่างๆ กัน เมื่อเติม กลีเซอรอล 20 phr	69

สารบัญตาราง(ต่อ)

หน้า

ตารางที่ 4.7 อุณหภูมิการสลายตัวและน้ำหนักที่เปลี่ยนแปลงไป (%) ของวัสดุเชิงประ劫อบ ที่เตรียมจากแป้งมันสำปะหลังดัดแปรด้วยมาเลอิกเอนไซไดร์ด 25% ที่ปริมาณ เกาลินต่างๆกัน และไม่มีกลีเซอรอล.....	78
ตารางที่ 4.8 อุณหภูมิการสลายตัวและน้ำหนักที่เปลี่ยนแปลงไป (%) ของวัสดุเชิงประ劫อบ ที่เตรียมจากแป้งมันสำปะหลังดัดแปรด้วยมาเลอิกเอนไซไดร์ด 25% ที่ปริมาณ เกาลินต่างๆกันและมีกลีเซอรอล 20 phr.....	81

**ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**

สารบัญภาพ

	หน้า
รูปที่ 2.1 ลักษณะรูปร่างของเม็ดแป้งจากพืชบางชนิด	9
รูปที่ 2.2 โครงสร้างทางเคมีของอะไมโลส	11
รูปที่ 2.3 ลักษณะการเกิดพันธะไฮโดรเจนระหว่างโมเลกุลของน้ำกับอะไมโลส	12
รูปที่ 2.4 โครงสร้างทางเคมีของอะไมโลเพกติน	13
รูปที่ 2.5 ปฏิกิริยาการสังเคราะห์แป้งไดสตาาร์ฟอสเฟต	16
รูปที่ 2.6 โครงสร้างแป้งครอสลิงค์	17
รูปที่ 2.7 ปฏิกิริยาการสังเคราะห์แป้งอีเทอร์	17
รูปที่ 2.8 ปฏิกิริยาการสังเคราะห์แป้งเอสเทอร์	18
รูปที่ 2.9 ภาพการทำเหมืองกาลิน	25
รูปที่ 2.10 เครื่องหล่อแบบต่อเนื่อง	34
รูปที่ 2.11 การหล่อฟิล์มพอลิเอทิลีน	34
รูปที่ 2.12 การหล่อฟิล์มพลาสติกบนถังโลหะเย็น	35
รูปที่ 2.13 การหล่อฟิล์มบนสายพานที่มีผิวมัน	35
รูปที่ 2.14 การหล่อพลาสติกแบบเซลล์	36
รูปที่ 3.1 แผนภาพแสดงขอบเขตการทดลอง	38
รูปที่ 3.2 ลักษณะของเครื่องมือที่ใช้ในการตัดแปรงแป้ง	40
รูปที่ 3.3 ลักษณะแม่แบบที่ใช้ในการหล่อวัสดุเชิงประ劫บ	43
รูปที่ 3.4 กล้องจุลทรรศน์อิเล็กทรอนแบบส่องกราด	44
รูปที่ 3.5 เครื่องพูริเออร์หวานสฟอร์มอินฟราเรดสเปกโตรโฟโตมิเตอร์	44
รูปที่ 3.6 เครื่องเทอร์มกราวิเมตريكแอกนาไลเซอร์	45
รูปที่ 3.7 เครื่องดิฟเพอเรนเชียลสแกนนิ่งแคลอริมิเตอร์	46
รูปที่ 3.8 เครื่อง Universal Testing Machine	48
รูปที่ 4.1 ภาพแสดงลักษณะของแป้งมันสำปะหลัง	50
รูปที่ 4.2 ภาพถ่ายจากกล้องจุลทรรศน์อิเล็กทรอนแบบส่องกราดของแป้งมันสำปะหลัง ที่กำลังขยาย(ก) 200 และ (ข) 2000 เท่า	50
รูปที่ 4.3 FT-IR สเปกตัมของแป้งมันสำปะหลัง	51
รูปที่ 4.4 TGA เทอร์โมแกรมของแป้งมันสำปะหลัง	52
รูปที่ 4.5 DSC เทอร์โมแกรมของแป้งมันสำปะหลัง	53

สารบัญภาพ (ต่อ)

หน้า

รูปที่ 4.6 ภาพแสดงลักษณะของเกอลิน.....	54
รูปที่ 4.7 ภาพถ่ายจากกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องการดูของเกอลินที่กำลังขยาย (ก) 2000 และ (ข) 10000 เท่า.....	54
รูปที่ 4.8 TGA เทอร์โมแกรมของเกอลิน.....	55
รูปที่ 4.9 DSC เทอร์โมแกรมของเกอลิน.....	56
รูปที่ 4.10 ปฏิกิริยาการดัดแปลงเป็นมันสำปะหลังด้วยมาเลอิกแคนไ乂์ไดร์ด.....	57
รูปที่ 4.11 FT-IR สเปktumของเป็นมันสำปะหลังที่ไม่ได้ดัดแปลงและที่ดัดแปลงด้วยมาเลอิก แคนไ乂์ไดร์ด 25% 50% และ 75% (จากบนลงล่าง).....	58
รูปที่ 4.12 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเค้นและความเครียดของวัสดุเชิงประกลบ ที่เตรียมจากเป็นดัดแปลงด้วยมาเลอิกแคนไ乂์ไดร์ด 25% และมีปริมาณเกอลินไม่ เกิน 40 phr เมื่อไม่เติมกลีเซอรอล.....	61
รูปที่ 4.13 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเค้นและความเครียดของวัสดุเชิงประกลบ ที่เตรียมได้จากเป็นดัดแปลงด้วยมาเลอิกแคนไ乂์ไดร์ด 25% มีปริมาณเกอลิน มากกว่า 40 phr และวัสดุเชิงประกลบที่เตรียมจากเป็นดัดแปลงด้วยมาเลอิก แคนไ乂์ไดร์ด 50% และ 75% และมีปริมาณเกอลินต่างๆกัน เมื่อไม่เติมกลีเซอรอล....	61
รูปที่ 4.14 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเค้นและความเครียดของวัสดุเชิงประกลบที่ เตรียมจากเป็นดัดแปลงด้วยมาเลอิกแคนไ乂์ไดร์ด 25% 50% และ 75% ที่มีปริมาณ เกอลินต่างๆกัน และมีการเติมกลีเซอรอล 20 phr.....	62
รูปที่ 4.15 ภาพถ่าย SEM ของวัสดุเชิงประกลบที่ได้จากเป็นดัดแปลงด้วยมาเลอิกแคนไ乂์ไดร์ด 50% และมีปริมาณเกอลิน 0 phr (ก) 10 phr (ข) 30 phr (ค) และ 50 phr (ง) เมื่อไม่เติมกลีเซอรอล ที่กำลังขยาย 200 เท่า.....	64
รูปที่ 4.16 ภาพถ่าย SEM ของวัสดุเชิงประกลบที่ได้จากเป็นดัดแปลงด้วยมาเลอิกแคนไ乂์ไดร์ด 75% และมีปริมาณเกอลิน 0 phr (ก) 10 phr (ข) 30 phr (ค) และ 50 phr (ง) เมื่อไม่เติมกลีเซอรอล ที่กำลังขยาย 200 เท่า.....	65
รูปที่ 4.17 ภาพถ่าย SEM ของวัสดุเชิงประกลบที่ได้จากเป็นดัดแปลงด้วยมาเลอิกแคนไ乂์ไดร์ด 50% และมีปริมาณเกอลิน 0 phr (ก) 10 phr (ข) 30 phr (ค) และ 50 phr (ง) เมื่อเติมกลีเซอรอล 20 phr ที่กำลังขยาย 200 เท่า.....	65

สารบัญภาพ(ต่อ)

หน้า

รูปที่ 4.18 ภาพถ่าย SEM ของวัสดุเชิงประกลบที่ได้จากแบ่งดัดแปรด้วยมาเลอิกเอนไไฮดร์ต 75% และมีปริมาณเกาลิน 0 phr (ก) 10 phr (ข) 30 phr (ค) และ 50 phr (ง) เมื่อเติมกลีเซอรอล 20 phr ที่กำลังขยาย 200 เท่า.....	66
รูปที่ 4.19 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณความชื้นที่ถูกดูดซึมในช่วงเวลาต่างๆ ของ วัสดุเชิงประกลบที่เตรียมได้จากแบ่งดัดแปรด้วยมาเลอิกเอนไไฮดร์ต 25% และมี ปริมาณเกาลินต่างๆ กัน เมื่อไม่เติมกลีเซอรอล.....	71
รูปที่ 4.20 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณความชื้นที่ถูกดูดซึมในช่วงเวลาต่างๆ ของ วัสดุเชิงประกลบที่เตรียมได้จากแบ่งดัดแปรด้วยมาเลอิกเอนไไฮดร์ต 25% และมี ปริมาณเกาลินต่างๆ กัน เมื่อไม่เติมกลีเซอรอล 20 phr.....	72
รูปที่ 4.21 DSC เทอร์โมแกรมของแบ่งดัดแปรด้วยมาเลอิกเอนไไฮดร์ต 25% และมีปริมาณ เกาลินต่างๆ กัน เมื่อไม่เติมกลีเซอรอล.....	74
รูปที่ 4.22 DSC เทอร์โมแกรมของแบ่งดัดแปรด้วยมาเลอิกเอนไไฮดร์ต 25% และมีปริมาณ เกาลินต่างๆ กัน เมื่อเติมกลีเซอรอล 20 phr.....	76
รูปที่ 4.23 TGA เทอร์โมแกรมของวัสดุเชิงประกลบที่เตรียมจากแบ่งมันสำปะหลังดัดแปรด้วย มาเลอิกเอนไไฮดร์ต 25% และมีปริมาณเกาลินต่างๆ กัน เมื่อไม่เติมกลีเซอรอล.....	77
รูปที่ 4.24 TGA เทอร์โมแกรมของวัสดุเชิงประกลบที่เตรียมจากแบ่งมันสำปะหลังดัดแปรด้วย มาเลอิกเอนไไฮดร์ต 25% และมีปริมาณเกาลินต่างๆ กัน เมื่อเติมกลีเซอรอล 20 phr.....	80

**ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**