

สารบัญ

	หน้า
กิตติกรรมประกาศ	ค
บทคัดย่อภาษาไทย	ง
Abstract	จ
สารบัญตาราง	ฉ
สารบัญภาพ	ญ
บทที่ 1 บทนำ	1
1.1 ความสำคัญและที่มาของปัญหาการวิจัย	1
1.2 วัตถุประสงค์	1
1.3 ขอบเขตงานวิจัย	2
1.4 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ	2
บทที่ 2 ทฤษฎีและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง	3
2.1 หลักการและทฤษฎีที่เกี่ยวข้อง	3
2.1.1 หลักการทฤษฎีถังปฏิกรณ์	3
2.1.2 หลักการทฤษฎีพื้นฐานกระบวนการพัฒนาผลิตภัณฑ์	7
2.1.3 การวิเคราะห์น้ำหนักโมเลกุลพอลิเมอร์	11
2.1.4 พลาสติกย่อยสลายได้ทางชีวภาพ	17
2.1.5 ต้นทุน	19
2.2 งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง	23
2.2.1 วิธีการสังเคราะห์พอลิเมอร์	23
2.2.2 การออกแบบถังปฏิกรณ์	25
2.2.3 การย่อยสลายของ PLA	30

สารบัญ (ต่อ)

	หน้า
บทที่ 3 วิธีการดำเนินงานวิจัย	32
3.1 ขั้นตอนการสังเคราะห์กรดพอลิแลคติกจากมอนอเมอร์แลคไทด์ ของคณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่	32
3.2 การออกแบบและพัฒนาดังปฏิกรณ์ในการสังเคราะห์พอลิเมอร์ จากมอนอเมอร์ของกรดแลคติก	38
3.3 การทดลองเพื่อหาผลของการย่อยสลาย	42
3.4 เก็บข้อมูล และวิเคราะห์ข้อมูล	44
บทที่ 4 ผลการศึกษาวิจัย	45
4.1 สร้างดังปฏิกรณ์ต้นแบบตามกระบวนการสังเคราะห์พอลิแลคไทด์แบบเดิม ของคณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่	45
4.2 สร้างดังปฏิกรณ์ที่พัฒนามาจากดังปฏิกรณ์ต้นแบบเดิม ของคณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่	49
4.3 ผลการทดลองกรดพอลิแลคติกที่สังเคราะห์ได้จากดังปฏิกรณ์ต้นแบบ ในระดับห้องปฏิบัติการและดังปฏิกรณ์ที่ได้รับการพัฒนา	70
4.3.1 ผลการเปรียบเทียบเวลาที่ใช้ในการสังเคราะห์กรดพอลิแลคติก ทั้งสองดังปฏิกรณ์	70
4.3.2 ผลการทดลองการวิเคราะห์ด้วยเทคนิค GPC	72
4.3.3 ผลการทดลองเปรียบเทียบการวิเคราะห์ด้วยเทคนิค DSC	73
4.4 การย่อยสลายของกรดพอลิแลคติก	74
4.5 การวิเคราะห์ต้นทุนของดังปฏิกรณ์	76
4.5.1 วิเคราะห์ต้นทุนของดังปฏิกรณ์ในระดับห้องปฏิบัติการ	76
4.5.2 วิเคราะห์ต้นทุนของดังปฏิกรณ์ที่ได้รับการพัฒนา	81
4.6 ข้อดี – ข้อเด่นของดังปฏิกรณ์ที่ได้รับการพัฒนา	87

สารบัญ (ต่อ)

	หน้า
บทที่ 5 สรุปและอภิปรายผลการทดลอง	89
5.1 สรุปผลการทดลอง	89
5.2 ข้อจำกัดและข้อเสนอแนะงานวิจัย	91
5.3 การนำผลวิจัยไปใช้ให้เกิดประโยชน์	91
บรรณานุกรม	92
ภาคผนวก	
ภาคผนวก ก	95
ภาคผนวก ข	112
ประวัติผู้เขียน	114

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่
Copyright© by Chiang Mai University
All rights reserved

สารบัญตาราง

	หน้า
ตารางที่ 2.1 สภาวะการผลิตโพลิโกเมอร์ของ PLA และแลคไทด์	25
ตารางที่ 4.1 แสดงเวลาในการใช้สังเคราะห์กรดพอลิแลคติกในระดับห้องปฏิบัติการ	71
ตารางที่ 4.2 แสดงเวลาในการใช้สังเคราะห์กรดพอลิแลคติกในถังปฏิกรณ์ที่ได้รับการพัฒนา	71
ตารางที่ 4.3 ค่าเฉลี่ยน้ำหนักโมเลกุลของ PLA จากถังปฏิกรณ์ในระดับห้องปฏิบัติการ ด้วยเทคนิค GPC	73
ตารางที่ 4.4 ค่าเฉลี่ยน้ำหนักโมเลกุลของ PLA จากถังปฏิกรณ์ที่ได้รับการพัฒนา ด้วยเทคนิค GPC	73
ตารางที่ 4.5 คุณสมบัติทางความร้อนของ PLA จากการวิเคราะห์ด้วยเทคนิค DSC เปรียบเทียบกับข้อมูลอ้างอิง	74
ตารางที่ 4.6 รายละเอียดต้นทุนการติดตั้งถังปฏิกรณ์จำลองในระดับห้องปฏิบัติการ	77
ตารางที่ 4.7 รายละเอียดสารตั้งต้นและสารริเริ่มปฏิกิริยา	78
ตารางที่ 4.8 ปริมาณสารตั้งต้นและสารริเริ่มปฏิกิริยา	78
ตารางที่ 4.9 รายละเอียดต้นทุนวัสดุในการสร้างถังปฏิกรณ์ที่ได้รับการพัฒนา	81
ตารางที่ 4.10 รายละเอียดค่าใช้จ่ายในการติดตั้งอุปกรณ์ถังปฏิกรณ์ที่ได้รับการพัฒนา	83
ตารางที่ 4.11 รายละเอียดวัสดุและสารริเริ่มปฏิกิริยา	84
ตารางที่ 5.1 คุณสมบัติทางความร้อนของ PLA จากการวิเคราะห์ ด้วยเทคนิค DSC เปรียบเทียบกับข้อมูลอ้างอิง	90
ตารางที่ ข1 ผลการทดลองการย่อยสลายของกรดพอลิแลคติก	113

สารบัญภาพ

	หน้า
รูปที่ 2.1 ขั้นตอนพื้นฐานในกระบวนการพัฒนาผลิตภัณฑ์แบบทั่วไป	7
รูปที่ 2.2 กระบวนการวางแผนผลิตภัณฑ์	9
รูปที่ 2.3 การเคลื่อนที่ผ่านคอลัมน์ที่มีรูพรุนของพอลิเมอร์ที่มีขนาดต่าง ๆ	14
รูปที่ 2.4 ลักษณะ GPC โครมาโตแกรมในแบบต่างๆ	14
รูปที่ 2.5 องค์ประกอบเครื่อง GPC	15
รูปที่ 2.6 ขั้นตอนต่างๆ ในการแปลงจาก GPC โครมาโตแกรม ไปเป็นกราฟการกระจายตัวน้ำหนักโมเลกุล	16
รูปที่ 2.7 กระบวนการผลิตกรดแลคติก แลคไทด์ และ PLA	24
รูปที่ 2.8 ลักษณะถึงปฏิกิริยาที่ออกแบบโดย Van Der Wal et al.	26
รูปที่ 2.9 ลักษณะถึงปฏิกิริยาที่ออกแบบโดย Van Der Wal et al.	27
รูปที่ 2.10 ลักษณะของถึงปฏิกิริยาที่ออกแบบโดย Dye	28
รูปที่ 2.11 ลักษณะของถึงปฏิกิริยาที่ออกแบบโดย Mizumoto et al.	29
รูปที่ 2.12 หลอดปฏิกิริยา	30
รูปที่ 3.1 แสดงกระบวนการสังเคราะห์พอลิเมอร์ผ่านกลไกการเปิดวง	33
รูปที่ 3.2 แสดงลักษณะ โครงสร้างของแลคไทด์	33
รูปที่ 3.3 แสดง โครงสร้างเคมีของตัวริเริ่ม Stannous Octoate	33
รูปที่ 3.4 ขวดชมพูและแลคไทด์ที่ใช้ในการสังเคราะห์	34
รูปที่ 3.5 ผู้สูญญากาศ	34
รูปที่ 3.6 ขวดที่บรรจุแลคไทด์และทำการหยุดตัวริเริ่มปฏิกิริยา	35
รูปที่ 3.7 อุปกรณ์ที่ใช้ในการกวนสารแลคไทด์	36
รูปที่ 3.8 แลคไทด์ที่กระบวนการพอลิเมอร์ไรเซชันเสร็จสมบูรณ์	37
รูปที่ 3.9 ขั้นตอนการสังเคราะห์กรดพอลิแลคติกจากแลคไทด์แบบเดิม	37
รูปที่ 3.10 ผ้าตาข่ายสำหรับบรรจุผงกรดพอลิแลคติก	43
รูปที่ 3.11 กระดาษสำหรับทดลองการย่อยสลายของกรดพอลิแลคติก	43

สารบัญภาพ (ต่อ)

	หน้า
รูปที่ 3.12 การให้ความร้อนโดยตรงกับกระถางทดลอง	44
รูปที่ 4.1 ลักษณะโครงสร้างของแลคไทด์	45
รูปที่ 4.2 กระบวนการสังเคราะห์พอลิเมอร์ผ่านกลไกการเปิดวง	46
รูปที่ 4.3 โครงสร้างเคมีของตัวริเริ่ม Stannous Octoate	46
รูปที่ 4.4 ขวดชมพูที่ใช้ในการสังเคราะห์พร้อมบรรจุแลคไทด์	47
รูปที่ 4.5 การดูดอากาศภายในขวดชมพู	47
รูปที่ 4.6 ตู้สุญญากาศและตู้ควบคุมความชื้นภายใต้บรรยากาศไนโตรเจน	48
รูปที่ 4.7 ติดตั้งถังปฏิกรณ์ในระดับห้องปฏิบัติการ	49
รูปที่ 4.8 การยกขวดชมพูทิ้งไว้	49
รูปที่ 4.9 โครงสร้างหลัก อุปกรณ์ และถังปฏิกรณ์แบบใหม่	52
รูปที่ 4.10 เกียร์บ็อกและรอกสายพานในการส่งกำลัง	53
รูปที่ 4.11 ขนาดมอเตอร์ต้นกำลัง	54
รูปที่ 4.12 ขนาดของเกียร์ทดรอบ	54
รูปที่ 4.13 การติดตั้งมอเตอร์	55
รูปที่ 4.14 มอเตอร์ต้นกำลังและอุปกรณ์ควบคุม	55
รูปที่ 4.15 ตัวส่งกำลังจากมอเตอร์ถึงใบกวน	56
รูปที่ 4.16 ตัวส่งกำลัง ลิมและเกลียวหนอน	56
รูปที่ 4.17 ระยะที่ใช้ในการเจาะยึดเบร็ง UCF 205	57
รูปที่ 4.18 ใบกวนสาร	57
รูปที่ 4.19 แสดงรูปแบบของถังปฏิกรณ์แบบใหม่	58
รูปที่ 4.20 ถังปฏิกรณ์	59
รูปที่ 4.21 แสดงปั๊มสุญญากาศ สายลมเบอร์ 10 และข้อต่อลม	60
รูปที่ 4.22 ตารางการเลือกใช้ปั๊มสุญญากาศ	60

สารบัญภาพ (ต่อ)

	หน้า
รูปที่ 4.23 ตู้อะคริลิกใสที่ใช้ในการสังเคราะห์พอลิเมอร์	60
รูปที่ 4.24 การติดตั้งปั๊มสุญญากาศ	61
รูปที่ 4.25 แสดงถึงก๊าซ อุปกรณ์ลดแรงดันและ โซลินอยด์วาล์ว	61
รูปที่ 4.26 ชุดก๊าซเฉื่อย	62
รูปที่ 4.27 อุปกรณ์ให้ความร้อน อุปกรณ์วัดอุณหภูมิและชุดควบคุมอุณหภูมิ	63
รูปที่ 4.28 อุปกรณ์ให้ความร้อนแบบรัดท่อ	64
รูปที่ 4.29 ปั๊มและสายยางซิลิโคนทนความร้อน	64
รูปที่ 4.30 ชุดระบบลำเลียงน้ำมัน	65
รูปที่ 4.31 ชุดโครงสร้างหลัก	66
รูปที่ 4.32 ชุดควบคุมระบบการทำงาน	67
รูปที่ 4.33 วงจรกำลังถึงปฏิกิริยาที่ใช้ในการขึ้นรูปพลาสติกชีวภาพที่สังเคราะห์ได้	67
รูปที่ 4.34 วงจรควบคุมถึงปฏิกิริยาที่ใช้ในการขึ้นรูปพลาสติกชีวภาพที่สังเคราะห์ได้	68
รูปที่ 4.35 ถังปฏิกิริยาที่ได้รับการพัฒนามาจากห้องปฏิบัติการ	70
รูปที่ 4.36 กราฟเปรียบเทียบแสดงการย่อยสลายของกรดพอลิแลคติกที่มีอุณหภูมิเป็นปัจจัย	75
รูปที่ 4.37 กราฟเปรียบเทียบแสดงการย่อยสลายของกรดพอลิแลคติกที่มีความชื้นเป็นปัจจัย	76
รูปที่ 4.38 กราฟเปรียบเทียบแสดงการย่อยสลายของกรดพอลิแลคติกที่มีออกซิเจนเป็นปัจจัย	76
รูปที่ 4.39 ปฏิกริยาในการเกิดกรดพอลิแลคติก	78
รูปที่ 4.40 เปรียบเทียบต้นทุนถึงปฏิกิริยาทั้งสองแบบด้วยจุดคุ้มทุน	87
รูปที่ 5.1 แสดงเปรียบเทียบต้นทุนรวมของถึงปฏิกิริยาทั้งสองแบบ	90
รูปที่ ก1 แบบสร้างไบกวน	97
รูปที่ ก2 แบบสร้างถังน้ำมัน	98
รูปที่ ก3 แบบสร้างโครงสร้างหลัก	99
รูปที่ ก4 แบบสร้างแท่นรองมอเตอร์	100

สารบัญภาพ (ต่อ)

	หน้า
รูปที่ ก5 แบบสร้าง Hanger Bar	101
รูปที่ ก6 แบบสร้างบานประตู	102
รูปที่ ก7 แบบสร้างขงกันกระชาก	103
รูปที่ ก8 แบบสร้างกล่องควบคุม	104
รูปที่ ก9 แบบสร้างตู้อะคริลิค	105
รูปที่ ก10 แบบสร้าง Coupling	106
รูปที่ ก11 แบบสร้าง UFC	107
รูปที่ ก12 แบบสร้างฝ้าถังปฏิกรณ์	108
รูปที่ ก13 แบบสร้างถังปฏิกรณ์	109
รูปที่ ก14 แบบสร้างมอเตอร์	110
รูปที่ ก15 แบบประกอบถังปฏิกรณ์	111

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่
Copyright© by Chiang Mai University
All rights reserved