

ห้องสมุดจุฬาภรณ์ สำนักงานคณะกรรมการรัฐวิจัยแห่งชาติ



242251

การวิเคราะห์ปัจจัยของการแปลงร่างไฟฟ้าเป็นกลุ่มโดยการทํางานปฏิกริยาด้วย
กรดเจือจางและการใช้โลหะไฮซิสต์วัสดุชนิดใหม่

ณัฐดา ชัยมงคล

วิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต
สาขาวิชาวิศวกรรมพลังงาน

บัณฑิตวิทยาลัย
มหาวิทยาลัยเชียงใหม่
ตุลาคม 2553



242251

การวิเคราะห์ปัจจัยของการแปลงไม้ไฟให้เป็นก๊อกูลโคสโดยการทำปฏิกิริยาด้วยกรดเจือจาง
และการไอโอดไรซิสด้วยเอนไซม์

ณัฐิดา จันหอม



วิทยานิพนธ์นี้เสนอต่อบัณฑิตวิทยาลัยเพื่อเป็นส่วนหนึ่ง
ของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญา
วิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต
สาขาวิชาวิศวกรรมพลังงาน

บัณฑิตวิทยาลัย
มหาวิทยาลัยเชียงใหม่
ตุลาคม 2553

การวิเคราะห์ปัจจัยของการแปลงไม้ไผ่ให้เป็นกลูโคสโดยการทำปฏิกิริยาด้วยกรดเจือจาง
และการไฮโดรไลซิสด้วยเออนไซม์

ณัฐดา จันหอม

วิทยานิพนธ์นี้ได้รับการพิจารณาอนุมัติให้นับเป็นส่วนหนึ่งของการศึกษา
ตามหลักสูตรปริญญาวิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต
สาขาวิชาวิศวกรรมพลังงาน

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์

.....
 ประธานกรรมการ
ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. เดช ดำรงศักดิ์

.....
 รองศาสตราจารย์ ดร. นคร ทิพyawong

.....
 กรรมการ
รองศาสตราจารย์ ดร. นคร ทิพyawong

.....
 กรรมการ
อาจารย์ ดร. ณัฐนี วรยศ

.....
 กรรมการ
ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. ชูรัตน์ ธรรมารักษ์

18 ตุลาคม 2553

© ลิขสิทธิ์ของมหาวิทยาลัยเชียงใหม่

กิตติกรรมประกาศ

วิทยานิพนธ์ฉบับนี้สำเร็จลุล่วงไปได้ด้วยดี ด้วยความกรุณาจาก รศ. ดร. นกร ทิพยวงศ์ ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ ซึ่งท่านได้มอบความรู้ คำปรึกษา คำแนะนำ และชี้แนวทางในการทำวิทยานิพนธ์ ความช่วยเหลือทางด้านต่างๆ ตลอดจนการตรวจสอบวิทยานิพนธ์ให้จนเสร็จสมบูรณ์

ขอขอบพระคุณ พศ.ดร. เดช คำรงศักดิ์ที่กรุณารับเป็นกรรมการสอบวิทยานิพนธ์ แนะนำแนวทางการทำวิทยานิพนธ์ ตลอดจนการตรวจสอบและแก้ไขวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ให้สมบูรณ์ยิ่งขึ้น

ขอขอบพระคุณ อาจารย์ ดร.ณัฐนี วรยศ และ พศ. ดร.ชูรัตน์ ธรรมรักษ์ ที่กรุณารับเป็นกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

ขอขอบคุณ รศ. อภิญญา พลิโภมล และอาจารย์ ดร. นพกาญจน์ รัตนกิจ ที่ให้คำแนะนำ และความช่วยเหลือในการทำวิจัยที่ดีเสมอมา

ขอขอบคุณภาควิชาชีววิทยา คณะวิทยาศาสตร์และศูนย์ปฏิบัติการกลาง คณะเกย์ตรหาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ ที่ให้สถานที่และสิ่งอำนวยความสะดวกในการดำเนินงานวิจัย

ขอขอบคุณ สำนักงานกองทุนอุดหนุนการวิจัย บัณฑิตวิทยาลัย มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ และภาควิชาศิลปกรรมเครื่องกล คณะศิลปกรรมศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ ที่ให้สถานที่และสิ่งอำนวยความสะดวกตลอดจนเงินทุนสนับสนุนในการทำวิจัย

ขอขอบคุณเพื่อน ๆ สาขาวิศวกรรมพลังงาน ที่เคยให้ความช่วยเหลือ ตลอดจนให้คำแนะนำที่ดีในการทำวิจัยนี้ให้สำเร็จลุล่วงไปด้วยดี

ขอขอบคุณ บิค่า นารดา ผู้มีพระคุณสูงสุด เป็นผู้ให้กำเนิด ให้การศึกษาที่ดีแก่ลูก ขอขอบคุณและเป็นกำลังใจด้านการเรียนและการดำเนินชีวิต

ขอขอบคุณ ครูอาจารย์ ที่ประสาทวิชาความรู้ อบรมสั่งสอน จนกระทั่งมีสติปัญญาและความรู้ เพื่อใช้ในการดำรงชีวิตและศึกษาค่องนถึงระดับปัจจุบันนี้

สุดท้ายหากวิทยานิพนธ์เรื่องนี้มีความดีใด ๆ ผู้เขียนขอถกความดีให้แก่ผู้มีพระคุณดังที่ได้กล่าวมา แต่หากมีส่วนหนึ่งส่วนใดบกพร่องหรือผิดพลาดประการใด ผู้เขียนขอรับอภัย และหวังเป็นอย่างยิ่งว่าวิทยานิพนธ์ฉบับนี้จะเกิดประโยชน์ต่อทุกท่านที่สนใจ ตลอดจนเป็นแนวทางในการพัฒนาการผลิตอาหารจากวัตถุคุณภาพโนเบลลูโลสต่อไป

ณัฐา จันหอม

ชื่อเรื่องวิทยานิพนธ์

การวิเคราะห์ปัจจัยของการแปลงไม้ไผ่ให้เป็นกลูโคสโดยการทำปฏิกิริยาด้วยกรดเจือจางและการไฮโดรไลซิสด้วยเอนไซม์

ผู้เขียน

นางสาวณัฐา จันหนอง

ปริญญา

วิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต (วิศวกรรมพลังงาน)

อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์

รองศาสตราจารย์ ดร. นศร ทิพยวงศ์

บทคัดย่อ

242251

ผลลัพธ์จากการวิเคราะห์ปัจจัยของการแปลงไม้ไผ่ให้เป็นกลูโคสโดยการทำปฏิกิริยาด้วยกรดเจือจางและการไฮโดรไลซิสด้วยเอนไซม์ ได้ชี้วิทยานิพนธ์นี้มีวัตถุประสงค์เพื่อศึกษาปัจจัยที่ส่งผลต่ออัตราการเกิดน้ำตาลกลูโคสของหน่อไม้ไผ่ ที่จะนำไปสู่กระบวนการผลิตเป็นเชื้อเพลิงอ่อนนุ่ม วัตถุคืนไม้ไผ่ที่นำมาศึกษาแบ่งออกเป็น 3 ประเภท คือ หน่อไม้ไผ่อ่อน (ความสูงน้อยกว่า 7 เมตร) และไม้ไผ่แก่ (ความสูง 7 เมตรขึ้นไป) โดยทำการปรับสภาพด้วยกรดซัลฟิริกเจือจางและการไฮโดรไลซิสด้วยเอนไซม์ ใช้การวิเคราะห์ปริมาณน้ำตาลกลูโคสจะใช้เทคนิคโคมนาโพกราฟ ชี้กรอบวนการปรับสภาพทำที่อุณหภูมิคงที่คือ 140 องศาเซลเซียส ความเข้มข้นของกรด 0.4, 0.6, 1.0, 1.4 และ 1.6 % w/w และเวลา 45, 60, 90, 120 และ 135 นาที ส่วนกระบวนการไฮโดรไลซิสใช้อ่อนไชน์เซลลูเลสและเบต้ากลูโคซิเดส ที่ pH 4.8 อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส ความเร็วอบในการหมุน 150 รอบต่อนาที เวลาที่ใช้คือ 12, 48 และ 72 ชั่วโมง โดยนำหลักการออกแบบทางวิศวกรรมที่เรียกว่า การออกแบบพื้นผิวผลตอบสนอง ชี้ใช้การออกแบบส่วนประเมินค่าทางวิศวกรรมเพื่อหาสภาวะที่เหมาะสมของการเกิดน้ำตาลกลูโคส

จากการศึกษาการออกแบบส่วนประเมินค่าทางวิศวกรรมเพื่อหาสภาวะที่เหมาะสมของการเกิดน้ำตาลกลูโคส ได้ชี้ว่า ค่าคงที่ที่สูงที่สุดคือหน่อไม้ไผ่อ่อน และไม้ไผ่แก่ ตามลำดับ กล่าวคือหน่อไม้ไผ่ ได้ปริมาณน้ำตาลกลูโคสมากที่สุดคือ 34.50 mg/ml (135 นาที, 1.0 %w/w) ไม้ไผ่อ่อน ได้ปริมาณน้ำตาลกลูโคสมากที่สุดคือ 25.83 mg/ml (120 นาที, 1.4 %w/w) และไม้ไผ่แก่ ได้ปริมาณน้ำตาลกลูโคสมากที่สุดคือ

242251

17.88 mg/ml (135 นาที, 1.0 %w/w) ตามลำดับ และปริมาณน้ำตาลใช้โลสพบว่าตัดดิบที่ให้ปริมาณมากที่สุดคือ ไม่ไ่อ่อน ไม่ไก่ และหน่อไม้ ตามลำดับ กล่าวคือ ไม่ไ่อ่อนได้ปริมาณใช้โลสมากที่สุดคือ 16.91 mg/ml (90 นาที, 1.6 %w/w) ไม่ไก่ได้ปริมาณใช้โลสมากที่สุดคือ 11.66 mg/ml (90 นาที, 1.0 %w/w) และหน่อไม้ได้ปริมาณใช้โลสมากที่สุดคือ 9.42 mg/ml (90 นาที, 1.6 %w/w) ตามลำดับ และจากการศึกษาจากกระบวนการไฮโดรไลซิสคั่วเย็น ใช้มีพบว่าผลมีความสอดคล้องกับกระบวนการปรับสภาพ คือสภาวะที่ได้ปริมาณน้ำตาลน้อยจากการปรับสภาพด้วยกรดเจือจาง เมื่อผ่านขั้นตอนการไฮโดรไลซิสทำให้ได้ปริมาณน้ำตาลที่เพิ่มขึ้น แสดงให้เห็นว่า การปรับสภาพด้วยกรดเจือจางทำให้การทำงานของเอนไซม์ดีขึ้นและทั้งนี้เอนไซม์จะสามารถทำงานได้ดีขึ้นเมื่อมีการปรับสภาพในระดับความรุนแรงที่เหมาะสมต่อวัตถุดิบนั้น

Thesis Title Parametric Analysis of Bamboo Conversion into Glucose by Dilute Acid Treatment and Enzymatic Hydrolysis

Author Miss. Nuttida Chanhom

Degree Master of Engineering (Energy Engineering)

Thesis Advisor Associate Professor Dr. Nakorn Tippayawong

Abstract

242251

Lignocellulosic biomass is an important alternative energy source to be utilized for ethanol production. In this work, bamboo (*Dendrocalamus asper Backer*) was used as biomass feedstock. There were bamboo shoot, young bamboo less than 7 m height and mature bamboo with height over 7 m was used. Pretreatment was carried out with dilute sulfuric acid concentrations between 0.4, 0.6, 1.0, 1.4 and 1.6% w/w, and residence time between 45, 60, 90, 120 and 135 min at stable temperature of 140 °C. Prehydrolyzate was later analyzed for total sugars by high performance liquid chromatography. Water insoluble solids obtained were hydrolysed with cellulase (*Trichoderma reesei*) and β-glucosidase (Novozyme 188) at pH 4.8, 50 °C and resident time between 12, 48, 72 hr. The experimental design by central composite design and response surface methodology were used to determine optimum condition for total reducing sugar yield.

For pretreatment process, it was found that maximum glucose yield was obtained from bamboo shoot at 34.50 mg/ml (135 min, 1.0 %w/w). Yong bamboo gave obtained yield of 25.83 mg/ml (120 min, 1.4 %w/w) and mature bamboo of 17.88 mg/ml (135 min, 1.0 %w/w), respectively. Maximum xylose yields were obtained from young bamboo at 16.91 mg/ml (90 min, 1.6 %w/w), mature bamboo at 11.66 mg/ml (90 min, 1.0 %w/w) and bamboo shoot at 9.42 mg/ml (90 min, 1.6 %w/w), respectively. For enzymatic hydrolysis process, it was found that increasing

242251

yield was obtained with increasing acid concentration and residence time. Similar trend was observed for yield of enzymatic hydrolysis and yield of pretreatment at the same conditions. The results showed dilute acid pretreatment can support enzymatic hydrolysis. Effects of pretreatment severity and high consistency of enzymatic hydrolysis greatly increased the sugar concentrations after the process.

สารบัญ

	หน้า
กิตติกรรมประกาศ	ค
บทคัดย่อภาษาไทย	ง
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ	น
สารบัญ	๗
สารบัญตาราง	ภ
สารบัญภาพ	จ
อักษรข้อและดั้งถังอักษร	ฉ
บทที่ 1 บทนำ	๑
1.1 ความสำคัญและที่มาของปัญหางานวิจัย	๑
1.2 สรุปสาระสำคัญจากเอกสารที่เกี่ยวข้อง	๓
1.3 วัตถุประสงค์ของงานวิจัย	๖
1.4 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ	๖
1.5 ขอบเขตการศึกษา	๗
บทที่ 2 หลักการและทฤษฎี	๙
2.1 วัตถุคิดลิกโนเซลลูโลส	๙
2.1.1 ไม้ไผ่	๙
2.1.2 องค์ประกอบของวัตถุคิดลิกโนเซลลูโลส	๑๐
2.1.2.1 เซลลูโลส	๑๐
2.1.2.2 เอ็นิเซลลูโลส	๑๒
2.1.2.3 ลิกนิน	๑๓
2.2 กระบวนการเปลี่ยนวัตถุคิดประเภทลิกโนเซลลูโลสให้เป็นน้ำตาล	๑๔
2.2.1 การปรับสภาพวัตถุคิด	๑๔
2.2.1.1 การปรับสภาพด้วยวิธีทางเคมีภาพ	๑๕
2.2.1.2 การปรับสภาพด้วยวิธีทางเคมีภาพ	๑๖
2.2.1.3 การปรับสภาพวิธีการทางชีวภาพ	๑๗

สารบัญ (ต่อ)	หน้า
2.2.1.4 การปรับสภาพวิธีทางเคมี	17
2.2.2 ระดับความรุนแรงการปรับสภาพ	18
2.2.3 การไฮโดรไลซิสคั่วเย็น ไชน์	19
2.2.3.1 เย็น ไชน์	20
2.2.3.2 กลไกการทำงานของเย็น ไชน์	21
2.2.3.3 การเพิ่มประสิทธิภาพการไฮโดรไลซิสคั่วเย็น ไชน์	24
2.3 การวิเคราะห์องค์ประกอบของน้ำตาลคั่ววิธี HPLC	25
2.3.1 ทฤษฎี HPLC	25
2.3.2 ส่วนประกอบ HPLC	30
2.4 การออกแบบพื้นผิวตอบสนอง	35
2.4.1 ตัวแปร	37
2.4.2 เทคนิค RSM	37
2.4.3 การออกแบบส่วนประเมินผล	40
บทที่ 3 วิธีดำเนินการวิจัย	44
3.1 วัตถุคุณตั้งต้นและสารเคมี	44
3.2 อุปกรณ์และเครื่องมือ	45
3.2.1 เครื่องซั่งทศนิยม 4 ตำแหน่ง	45
3.2.2 เครื่องคัดขนาดอนุภาค	45
3.2.3 ไมโครปีเปต	46
3.2.4 เครื่องอบลมร้อน	47
3.2.5 เครื่องบด Hammer mill	47
3.2.6 เครื่องเบี้ยแบบควบคุมอุณหภูมิ	48
3.2.7 หม้อนึ่งความดันไอน้ำ	49
3.2.8 เครื่องกรองปั๊มสูญญากาศ	50
3.2.9 เครื่องวัดค่าความเป็นกรด-เบส	50
3.2.10 เครื่องวัดปริมาณองค์ประกอบของน้ำตาล (HPLC)	51
3.3 ขั้นตอนการทดลองงานวิจัย	52
3.4 ขั้นตอนการออกแบบพื้นผิวผลตอบสนอง	55

สารบัญ (ต่อ)

	หน้า
บทที่ 4 ผลการทดสอบและการวิเคราะห์	59
4.1 ผลขององค์ประกอบทางเคมีของวัตถุคิบ	59
4.2 ผลการปรับสภาพวัตถุคิบด้วยกรดเจือจาง	61
4.2.1 วิเคราะห์ผลของน้ำตาลหลังการปรับสภาพหน่อไม้	61
4.2.2 วิเคราะห์ผลของน้ำตาลหลังการปรับสภาพไม้ไผ่อ่อน	66
4.2.3 วิเคราะห์ผลของน้ำตาลหลังการปรับสภาพไม้ไผ่แก่	71
4.3 ผลการไฮโดรไลซ์ด้วยเอนไซม์	77
4.3.1 วิเคราะห์ผลของน้ำตาลหลังการไฮโดรไลซ์ชนิดหน่อไม้	77
4.3.2 วิเคราะห์ผลของน้ำตาลหลังการไฮโดรไลซ์ไม้ไผ่อ่อน	79
4.3.3 วิเคราะห์ผลของน้ำตาลหลังการไฮโดรไลซ์ไม้ไผ่แก่	80
4.4 แผนภูมิของกระบวนการทั้งหมด	82
4.5 เปรียบเทียบปริมาณน้ำตาลทั้งหมดกับวัตถุคิบลิกโนเชลลูโลสประเภทอื่น	84
บทที่ 5 สรุปผลและข้อเสนอแนะ	85
5.1 สรุปผล	85
5.2 ข้อเสนอแนะ	86
บรรณานุกรม	88
ภาคผนวก	
ภาคผนวก ก การคำนวณสารละลาย	92
ภาคผนวก ข วิธีการเตรียมสารละลายบัฟเฟอร์	94
ภาคผนวก ค การคำนวณหาปริมาณเอนไซม์เซลลูเลส	95
ภาคผนวก ง วิธีการวิเคราะห์ปริมาณน้ำตาลรีดิวช์โดยการใช้ 3, 5-Dinitrosalicylic acid (DNS) Method	97
ภาคผนวก จ การเตรียมกราฟและการกรอง HPLC	99
ภาคผนวก ฉ ผลการทดลอง	103
ภาคผนวก ช ผลงานทางวิชาการที่เผยแพร่	116
ประวัติผู้เขียน	126

สารบัญตาราง

ตาราง	หน้า
ตาราง 1.1 สรุปสภาวะการปรับสภาพและการใช้โครงซิสของวัตถุคิบลิกโนเซลลูโลส ประเภทอื่น	8
ตาราง 2.1 ค่า α , m และจำนวนครั้งของการทดลองที่มีจำนวนปัจจัยต่างๆ	41
ตาราง 2.2 ช่วงของค่าระดับปัจจัย 2 และ 3 ระดับ	41
ตาราง 2.3 ระดับ 2 ปัจจัยของตัวแปรที่ศึกษา	42
ตาราง 3.1 ปัจจัยที่มีผลของการออกแบบ CCD	56
ตาราง 3.2 ค่าคำ-สูงและหน่วยของปัจจัย	56
ตาราง 3.3 การออกแบบการทดลองด้วยวิธี CCD ของหน่อไม้	56
ตาราง 3.4 ค่าประมาณค่าพารามิเตอร์ของการวิเคราะห์การผลิตอย	57
ตาราง 4.1 ปริมาณองค์ประกอบทางเคมีของหน่อไม้และไม้ไผ่	60
ตาราง 4.2 การวิเคราะห์ความแปรปรวนปริมาณน้ำตาลกลูโคสของหน่อไม้	62
ตาราง 4.3 การวิเคราะห์ความแปรปรวนปริมาณน้ำตาลไชโอลของหน่อไม้	64
ตาราง 4.4 การวิเคราะห์ความแปรปรวนปริมาณน้ำตาลกลูโคสของไม้ไผ่อ่อน	67
ตาราง 4.5 การวิเคราะห์ความแปรปรวนปริมาณน้ำตาลไชโอลของไม้ไผ่อ่อน	69
ตาราง 4.6 การวิเคราะห์ความแปรปรวนปริมาณน้ำตาลกลูโคสของไม้ไผ่แก่	72
ตาราง 4.7 การวิเคราะห์ความแปรปรวนปริมาณน้ำตาลไชโอลของไม้ไผ่แก่	74
ตาราง 4.8 เปรียบเทียบปริมาณน้ำตาลที่ได้กับวัตถุคิบลิกโนเซลลูโลสชนิดอื่นที่สภาวะ แตกต่างกัน	84
ตาราง ๕(1) ความเข้มข้นของสารละลายที่ปรับเทียบ	97
ตาราง ๕(2) ความเข้มข้นของสารละลายกลูโคสมาตรฐาน	98
ตาราง ๖(1) ปริมาณน้ำตาลจากกระบวนการปรับสภาพด้วยกรดเจือจางที่สภาวะแตกต่าง กันของหน่อไม้	104
ตาราง ๖(2) ปริมาณน้ำตาลจากกระบวนการปรับสภาพด้วยกรดเจือจางที่สภาวะแตกต่าง กันของไม้ไผ่อ่อน	105
ตาราง ๖(3) ปริมาณน้ำตาลจากกระบวนการปรับสภาพด้วยกรดเจือจางที่สภาวะแตกต่าง กันของไม้ไผ่แก่	106

สารบัญตาราง (ต่อ)

ตาราง	หน้า
ตาราง ฉบ(4) ปริมาณน้ำตาลจากกระบวนการไฮโดรไลซิสคั่วขย่อนไข่มุกที่เวลา 12 ชั่วโมง ของหน่อไม้	107
ตาราง ฉบ(5) ปริมาณน้ำตาลจากกระบวนการไฮโดรไลซิสคั่วขย่อนไข่มุกที่เวลา 48 ชั่วโมง ของหน่อไม้	108
ตาราง ฉบ(6) ปริมาณน้ำตาลจากกระบวนการไฮโดรไลซิสคั่วขย่อนไข่มุกที่เวลา 72 ชั่วโมง ของหน่อไม้	109
ตาราง ฉบ(7) ปริมาณน้ำตาลจากกระบวนการไฮโดรไลซิสคั่วขย่อนไข่มุกที่เวลา 12 ชั่วโมง ของไม้ไผ่อ่อน	110
ตาราง ฉบ(8) ปริมาณน้ำตาลจากกระบวนการไฮโดรไลซิสคั่วขย่อนไข่มุกที่เวลา 48 ชั่วโมง ของไม้ไผ่อ่อน	111
ตาราง ฉบ(9) ปริมาณน้ำตาลจากกระบวนการไฮโดรไลซิสคั่วขย่อนไข่มุกที่เวลา 72 ชั่วโมง ของไม้ไผ่อ่อน	112
ตาราง ฉบ(10) ปริมาณน้ำตาลจากกระบวนการไฮโดรไลซิสคั่วขย่อนไข่มุกที่เวลา 12 ชั่วโมง ของไม้ไผ่แก่	113
ตาราง ฉบ(11) ปริมาณน้ำตาลจากกระบวนการไฮโดรไลซิสคั่วขย่อนไข่มุกที่เวลา 48 ชั่วโมง ของไม้ไผ่แก่	114
ตาราง ฉบ(12) ปริมาณน้ำตาลจากกระบวนการไฮโดรไลซิสคั่วขย่อนไข่มุกที่เวลา 72 ชั่วโมง ของไม้ไผ่แก่	115

สารบัญภาพ

รูป	หน้า
รูป 1.1 ปริมาณการผลิตอุตสาหกรรมรายเดือนปี 2549-2552	2
รูป 2.1 ตัวอย่างโครงสร้างวัตถุคิบลิกโนเซลลูโลสในไม้เนื้ออ่อน	10
รูป 2.2 ลักษณะเซลลูโลสที่ได้มาจากการพิมพ์	11
รูป 2.3 ลักษณะการจัดเรียงตัวของโมเลกุลกลูโคสในเซลลูโลส	12
รูป 2.4 ลักษณะสูตรโครงสร้างไม้เล็กๆ ของเยนิเซลลูโลส	13
รูป 2.5 โครงสร้างของลิกนิน	14
รูป 2.6 แสดงขั้นตอนการปรับสภาพของวัตถุคิบประเกทไม้เนื้อแข็ง	15
รูป 2.7 ลักษณะไม้เล็กๆ ของเยนิไซน์	21
รูป 2.8 กลไกการทำงานเยนิไซน์	22
รูป 2.9 ทฤษฎีแม่คุณแจและลูกคุณแจ	23
รูป 2.10 การเคลื่อนที่ในทิศทางต่างๆ กันของสาร A, B และ C	26
รูป 2.11 การแพร่กระจายของโมเลกุลใน LC	27
รูป 2.12 แสดงถึงผลของขนาดอนุภาคที่มีต่อ eddy diffusion	28
รูป 2.13 ผลของช่องว่างใน packing ที่มีต่อ eddy diffusion	29
รูป 2.14 ผลของขนาดของอนุภาคต่อ mass transfer	29
รูป 2.15 แสดงการแพร่กระจายของโมเลกุลแบบ longitudinal diffusion	30
รูป 2.16 ส่วนประกอบของเครื่อง HPLC	31
รูป 2.17 ตัวอย่างพื้นผิวผลตอบสนองแบบสามมิติ	36
รูป 2.18 ภาพ contour plot ของผลตอบสนองแบบโครงร่างพื้นผิว	37
รูป 2.19 ผลตอบสนองที่มีลักษณะเป็นฟังชันก์เชิงสัมบูรณ์	39
รูป 2.20 ผลตอบสนองที่มีลักษณะเป็นฟังก์ชันเชิงเส้น โดย	39
รูป 2.21 การออกแบบส่วนประสานกลาง สำหรับ $n=2$ และ $n=3$	42
รูป 3.1 เครื่องซั่งทศนิยม 4 ตำแหน่ง	45
รูป 3.2 เครื่องกัดขนาดอนุภาค	46
รูป 3.3 ไมโครปีเพค	46

สารบัญรูปภาพ (ต่อ)

	หน้า
รูป 3.4 เครื่องอบลมร้อน	47
รูป 3.5 เครื่องบด Hammer mill	48
รูป 3.5 เครื่องเขย่าแบบควบคุมอุณหภูมิ	48
รูป 3.7 หนอนน้ำความดันไอน้ำ	49
รูป 3.8 เครื่องกรองปั๊มด้วยสูญญากาศ	50
รูป 3.9 เครื่องวัดค่าความเป็นกรด – เบส	51
รูป 3.10 เครื่อง chromatograph เหลวสมรรถนะสูง (HPLC)	52
รูป 3.11 ขั้นตอนการทดลองงานวิจัย	54
รูป 4.1 (ก) ปริมาณน้ำตาลกลูโคสหลังการปรับสภาพด้วยกรดเจือจางของหน่อไม้	63
รูป 4.1 (ข) ปริมาณน้ำตาลใช้โลหะหลังการปรับสภาพด้วยกรดเจือจางของหน่อไม้	65
รูป 4.2 (ก) ปริมาณน้ำตาลกลูโคสหลังการปรับสภาพด้วยกรดเจือจางของไม้ไผ่อ่อน	68
รูป 4.2 (ข) ปริมาณน้ำตาลใช้โลหะหลังการปรับสภาพด้วยกรดเจือจางของไม้ไผ่อ่อน	70
รูป 4.3 (ก) ปริมาณน้ำตาลกลูโคสหลังการปรับสภาพด้วยกรดเจือจางของไม้ไผ่แก่	73
รูป 4.3 (ข) ปริมาณน้ำตาลใช้โลหะหลังการปรับสภาพด้วยกรดเจือจางของไม้ไผ่แก่	75
รูป 4.4 (ก) ปริมาณน้ำตาลกลูโคสหลังการไฮโดรไลซิสของหน่อไม้	78
รูป 4.4 (ข) ปริมาณน้ำตาลใช้โลหะหลังการไฮโดรไลซิสของหน่อไม้	78
รูป 4.5 (ก) ปริมาณน้ำตาลกลูโคสหลังการไฮโดรไลซิสของไม้ไผ่อ่อน	79
รูป 4.5 (ข) ปริมาณน้ำตาลใช้โลหะหลังการไฮโดรไลซิสของไม้ไผ่อ่อน	80
รูป 4.6 (ก) ปริมาณน้ำตาลกลูโคสหลังการไฮโดรไลซิสของไม้ไผ่แก่	81
รูป 4.6 (ข) ปริมาณน้ำตาลกลูโคสหลังการไฮโดรไลซิสของไม้ไผ่แก่	81
รูป ง (1) ค่าความเนื้อข้นของกลูโคส	98

อักษรย่อและสัญลักษณ์

C	การ์บอน
CCD	การออกแบบส่วนประสานกลาง (Central composite design)
CSF	ระดับความรุนแรง (Combined severity factor)
D.I.	น้ำที่ไม่มีประจุ Deiodize water
DNS	การวัดปริมาณน้ำตาลรีดิวซ์ Dinitrosalilicylic acid
EG	เอนไซม์ Endoglucanases
FPU	Filter paper unit หน่วยวัดปริมาณเอนไซม์
GC	เครื่องแก๊สโคมาโทกราฟี
HPLC	เครื่องโคมาโทกราฟีของเหลวสมรรถนะสูง (High performance liquid chomatography)
IU	International unit หน่วยวัดปริมาณเอนไซม์
k	จำนวนปัจจัย
m	จำนวนการทดลองช้ำ
N	จำนวนการทดลองทั้งหมด
O	ออกซิเจน
OD	ค่าการดูดกลืนแสง
P	ความดัน
RSM	การออกแบบพื้นผิวผลตอบสนอง (Response surface methodology)
T	อุณหภูมิ
v	ความเร็ว
V	ปริมาตร
%v/v	ร้อยละปริมาตรต่อปริมาตร
WIS	Water insoluble solid
%w/w	ร้อยละโดยมวลต่อมวล
x	ตัวแปรของปัจจัย
β	ค่าสัมประสิทธิ์ความแปรปรวน

α ค่าตัวปรับแก้ของปัจจัย

ε ค่าความผิดพลาด

y ปริมาณผลผลิตที่ได้