COMPARISON OF VARIOUS CHEMICAL PRETREATMENT METHODS OF LIGNOCELLULOSIC BIOMASS

Ornuma Trisinsub

A Thesis Submitted in Partial Fulfilment of the Requirements
for the Degree of Master of Science

The Petroleum and Petrochemical College, Chulalongkorn University
in Academic Partnership with

The University of Michigan, The University of Oklahoma,
Case Western Reserve University, and Institut Français du Pétrole
2014

Thesis Title:

Comparison of Various Chemical Pretreatment Methods of

Lignocellulosic Biomass

By:

Ornuma Trisinsub

Program:

Petrochemical Technology

Thesis Advisors:

Assoc. Prof. Apanee Luengnaruemitchai

Assoc. Prof. Sujitra Wongkasemjit

Accepted by The Petroleum and Petrochemical College, Chulalongkorn University in partial fulfillment of the requirements for the Degree of Master of Science.

..... College Dean

(Asst. Prof. Pomthong Malakul)

Thesis Committee:

(Assoc. Prof. Apange Luengnaruemitchai)

(Assoc. Prof. Sujitra Wongkasemjit)

(Asst. Prof. Thanyalak Chaisuwan)

Thought Oh

(Dr. Ruengsak Thitiratsakul)

ABSTRACT

5571011063: Petrochemical Technology Program

Ornuma Trisinsub: Comparison of Various Chemical Pretreatment

Methods of Lignocellulosic Biomass.

Thesis Advisors: Assoc. Prof. Apanee Luengnaruemitchai and

Assoc. Prof. Sujitra Wongkasemjit 59 pp.

Keywords: Rice straw/ Ionic liquid pretreatment/ Biobutanol production/ ABE

fermentation

Rice straw is one of Thailand's agricultural biomass feedstocks. An effective way to eliminate rice straw is by changing it to biofuel such as butanol. A chemical pretreatment process is usually used to disrupt the complex structure of rice straw to enhance the yield of sugar by hydrolysis step. In this study, 50% concentration of [EMIM][Ac], an alternative chemical pretreatment, was used to pretreat rice straw. The effects of temperature (140, 150, and 160 °C) and time in a microwave (25, 40, and 55 min) were considered to obtain an optimum condition which was found by response surface methodology (RSM). From RSM result, the maximum sugar concentration of 21.58 g/L was derived when rice straw was pretreated at 162 °C and 48 min. And when compared to NaOH (0.5% conc., 140 °C for 15 min) and HNO₃ (2% conc., 100 °C for 7 min) pretreatment, the highest total sugar yield was obtained via NaOH pretreatment (94%) but [EMIM][Ac] pretreatment gave a comparable yield (82.47%) to NaOH pretreatment indicating [EMIM][Ac] has a potential to use in pretreatment process of rice straw. Moreover, pretreated rice straw from each chemicals exhibited the higher surface area, pore diameter and crystallinity index than untreated rice straw due to the removal of lignin and hemicelluloses could enhance enzymatic accessibility to easily hydrolyze cellulose. When hydrolysate from each chemical pretreatments were fermented by Clostridium beijerinckii TISTR11461 at 37 °C for 72 h. The highest ABE yield was found in sugar solution from [EMIM][Ac] pretreatment whereas sugar product from HNO₃ pretreatment could not present the ABE product.

บทคัดย่อ

อรอุมา ตรีสินทรัพย์ : การเปรียบเทียบกระบวนการปรับสภาพโดยใช้สารเคมีของ ชีวมวล (Comparison of Various Chemical Pretreatment Methods of Lignocellulosic Biomass) อ. ที่ปรึกษา: รศ.คร. อาภาณี เหลืองนฤมิตชัย และ รศ.คร. สุจิตรา วงศ์เกษมจิตต์ 59 หน้า

ฟางข้าวเป็นวัสดุเหลือใช้ทางการเกษตรในประเทศไทย วิธีกำจัดฟางข้าวที่ให้ ประสิทธิผลที่สุดคือการเปลี่ยนฟางข้าวให้เป็นเชื้อเพลิง เช่น บิวทานอล การปรับสภาพโดยใช้ สารเคมีจึงมีความสำคัญในการกำจัดโครงสร้างที่ซับซ้อนของฟางข้าวและช่วยเพิ่มประสิทธิผลใน การผลิตน้ำตาล โมเลกุลเคี่ยวในกระบวนการย่อยสลายเซลลู โลส โดยเอน ใชม์ ในการศึกษานี้ ความ เข้มข้น 50% โดยน้ำหนักของ1-เอทิล-3-เมทิล อิมิคาโซเลียมอะซิเตตซึ่งเป็นสารเคมีทางเลือก ถูกนำมาใช้ในการปรับสภาพของฟางข้าว โคยสภาวะที่เหมาะสมของอุณหภูมิ (140, 150 และ 160 องศาเซลเซียส) และเวลา (25, 40 และ 55 นาที) ที่ใช้ในการปรับสภาพถูกนำมาพิจารณาใน การศึกษานี้ สภาวะที่เหมาะสมของการปรับสภาพฟางข้าวที่ให้ผลผลิตน้ำตาลที่มากที่สุดใน กระบวนการย่อยสลายเซลลูโลสสามารถหาโคยใช้วิธีการแสดงผลตอบสนองบนโครงร่างพื้นผิว หรือ RSM ซึ่งพบว่าปริมาณน้ำตาลที่มากที่สุดคือ 21.58 กรัมต่อลิตร ภายใต้การปรับสภาพที่ อุณหภูมิ 162 องศาเซลเซียส เวลา 48 นาที และเมื่อนำสภาวะที่เหมาะสมในการปรับสภาพโคยใช้ 1-เอทิล-3-เมทิล โอิมิคาโซเลียมอะซิเตตมาเปรียบเทียบกับสภาวะที่เหมาะสมของโซเคียม ใฮครอกไซด์ (ความเข้มข้น 0.5 % โดยน้ำหนัก อุณหภูมิ 140 องศาเซลเซียส 15 นาที)และกรค ในตริก (ความเข้มข้น 2 % โดยน้ำหนัก อุณหภูมิ 100 องศาเซลเซียส 7 นาที)พบว่า ผลผลิตน้ำตาล ที่สูงที่สุด (94%) มาจากการปรับสภาพฟางข้าวโดยใช้โซเดียมไฮครอกไซค์ ในขณะที่การปรับ สภาพฟางข้าวโคยใช้1-เอทิล-3-เมทิล อิมิคาโซเลียมอะซิเตตให้ผลผลิตที่สามารถเทียบเคียง โซเดียมไฮครอกไซค์ได้ (82.47%) ซึ่งบ่งชี้ได้ว่า 1-เอทิล-3-เมทิล อิมิคาโซเลียมอะซิเฅตมีศักยภาพ ที่จะนำมาใช้ในกระบวนการปรับสภาพฟางข้าว นอกจากนี้กระบวนการปรับสภาพ โดยใช้สารเคมียังช่วยเพิ่มขนาดพื้นผิวและรูพรุนของฟางข้าว และเพิ่มคัชนีความเป็นผลึก เมื่อเทียบกับฟางข้าวที่ไม่ได้ปรับสภาพ เนื่องจากการกำจัดลิกนินและเฮมิเซลล โลสในฟางข้าว ทำให้เอนไซม์สามารถเข้าไปย่อยสลายเซลลูโลสได้ง่ายขึ้น และเมื่อนำสารละลายที่ได้จากการ กระบวนการย่อยสลายเซลลูโลสไปหมักโคยใช้กูลินทรีย์ชนิค Clostridium TISTR11461 ที่สภาวะที่เหมาะสม (อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส 72 ชั่วโมง) พบว่าสารละลาย น้ำตาลที่ใค้จากการย่อยสลายเซลลูโลสในฟางข้าวที่ปรับสภาพค้วย1-เอทิล-3-เมทิล

โซเลียมอะซิเตตให้ผลผลิตของอะซิโตน-บิวทานอล-เอทานอล (ABE) ที่สูงที่สุด ในขณะที่ สารละลายน้ำตาลที่ได้จากการย่อยสลายเซลลูโลสในฟางข้าวที่ปรับสภาพด้วยกรดในตริก ไม่สามารถผลิตอะซิโตน-บิวทานอล-เอทานอลได้เลย

ACKNOWLEDGEMENTS

Foremost, I would like to express the deepest appreciation to my advisors, Assoc. Prof. Apanee Luengnaruemitchai. Assoc. Prof. Sujitra Wongkasemjit, for the assistance, guidance and dedicated involvement in every step throughout the process in my research and thesis. And I would also like to express my committee members, Asst. Prof. Thanyalak Chaisuwan and Dr. Ruengsak Thitiratsakul, for insightful comments and suggestions.

In addition, I am grateful for the scholarships and funding of the thesis work provided by The Petroleum and Petrochemical College; and by the Center of Excellence on Petrochemical and Materials Technology, Thailand. And I would also like to thank The National Research University Project of CHE and The Ratchadaphiseksomphot Endowment Fund (EN269B) for financial support in my research.

Next, My sincere thanks also goes to Mr. Akarin Boonsombuti, senior in AL group, who always assisted and taught me in the laboratory and my friends in AL group who always listened and helped me in the difficult situations.

Last but not least, I would like to thank my family for their unconditional support, understanding, encouragement and love.

TABLE OF CONTENTS

			PAGE
	Title	Page	i
	Abst	ract (in English)	iii
	Title Page Abstract (in English) Abstract (in Thai) Acknowledgements Table of Contents List of Tables List of Figures INTRODUCTION II LITERATURE REVIEW 2.1 Biobutanol Production 2.2 Lignocellulosic Biomass 2.2.1 Cellulose 2.2.2 Hemicellulose 2.2.3 Lignin 2.3 Pretreatment of Lignocellulosic Biomass 2.3.1 Physical Pretreatment 2.3.2 Physico-chemical Pretreatment 2.3.3 Chemical Pretreatment 2.3.4 Biological Pretreatment 2.3.4 Biological Pretreatment 2.4 Microwave Technology 2.4.1 Microwave Heating for Chemical Pretreatment 2.5 Enzymatic Hydrolysis 2.6 Response Surface Methodology (RSM) 2.6 Levil These Lovel Exploring Decimes	iv	
	Ackı	nowledgements	vi
	Tabl	e of Contents	vii
	List	Abstract (in English) Abstract (in Thai) Acknowledgements Table of Contents List of Tables List of Figures APTER I INTRODUCTION II LITERATURE REVIEW 2.1 Biobutanol Production 2.2 Lignocellulosic Biomass 2.2.1 Cellulose 2.2.2 Hemicellulose 2.2.3 Lignin 2.3 Pretreatment of Lignocellulosic Biomass 2.3.1 Physical Pretreatment 2.3.2 Physico-chemical Pretreatment 2.3.3 Chemical Pretreatment 2.3.4 Biological Pretreatment 2.3.4 Biological Pretreatment 2.4 Microwave Technology 2.4.1 Microwave Heating for Chemical Pretreatment 2.5 Enzymatic Hydrolysis	Х
	List	of Figures	xi
СН	APTE	R	
	I	INTRODUCTION	1
	II	LITERATURE REVIEW	3
		2.1 Biobutanol Production	3
		2.2 Lignocellulosic Biomass	4
		2.2.1 Cellulose	4
		2.2.2 Hemicellulose	5
		2.2.3 Lignin	6
		2.3 Pretreatment of Lignocellulosic Biomass	- 7
		2.3.1 Physical Pretreatment	8
		2.3.2 Physico-chemical Pretreatment	9
		2.3.3 Chemical Pretreatment	10
		2.3.4 Biological Pretreatment	17
		2.4 Microwave Technology	18
		2.4.1 Microwave Heating for Chemical Pretreatment	19
		2.5 Enzymatic Hydrolysis	20
		2.6 Response Surface Methodology (RSM)	20
		2.6.1 Full Three-Level Factorial Designs	21

CHA	APTER		PAGE
	Ш	EXPERIMENTAL	22
		3.1 Materials and Equipment	22
		3.1.1 Materials	22
		3.1.2 Equipment	22
-		3.2 Experimental Procedures	23
		3.2.1 Microwave/Ionic Liquid Pretreatment	23
		3.2.2 Microwave/Alkali Pretreatment	25
		3.2.3 Microwave/Dilute Acid Pretreatment	25
		3.2.4 Enzymatic Hydrolysis	25
		3.2.5 Fermentation	25
		3.3 Analytical Methods	26
		3.3.1 High Performance Liquid Chromatography	
		(HPLC)	26
		3.3.2 Scanning Electron Microscope (SEM)	26
		3.3.3 BET Surface Area Analysis	26
		3.3.4 X-Ray Diffraction (XRD)	27
		3.3.5 Fourier Transform Infrared Spectroscopy (FTIR)	27
		3.3.6 Thermogravimetric Analysis (TGA)	28
		3.3.7 Acetone-Butanol-Ethanol (ABE) Analysis	28
		1.2.	
	IV	RESULTS AND DISCUSSION	29
		4.1 Composition of Rice Straw	29
		4.2 Optimization of the Total Sugar Concentration	
		using Response Surface Methodology (RSM)	30
		4.3 Confirmation of Total Sugar Concentration from	
		Response Surface Methodology (RSM)	32
		4.4 Comparison of Chemical Pretreatment Method of Rice Straw	33
		4.4.1 Total Sugar Concentration	33
		4.4.2 Crystallinity Index by X-Ray Diffraction	34

CHAPTER		PAGE
	4.4.3 Crystallinity Index and Functional Group by	
	Fourier Transform Infrared Spectroscopy	36
	4.4.4 Thermal Analysis	38
	4.4.5 Surface Morphology	39
	4.4.6 Surface Area and Pore Diameter	40
4.5	Comparison of Acetone-Butanol-Ethanol (ABE)	
	Concentration of Pretreated Rice Straw	41
v co	ONCLUSION AND RECOMMENDATION	45
5.1	Conclusion	45
5.2	Recommendation	45
RE	CFERENCES	46
AP	PPENDICES	
Ap	pendix A Retention Time and Calibration Curve of	
Mo	onomeric Sugar by HPLC	54
Ap	pendix B Retention Time and Calibration Curve of	
Ac	etone-Butanol-Ethanol by GC	55
Ap	pendix C Instrument Control Parameters of GC-MS-	56
CI	URRICULUM VITAE	58

LIST OF TABLES

ΓABLI	ABLE	
2.1	Properties of butanol and other fuels	3
3.1	Code level of each variables	23
3.2	Pretreatment condition of each experimental runs	23
4.1	Composition of untreated rice straw	30
4.2	Experimental design and results of the central composite design of	
	Aqueous-[EMIM][Ac]/Microwave pretreatment	31
4.3	Comparison of theoretical and actual total sugar concentration	32
4.4	Comparison of total sugar concentration by different chemical	
	pretreatment methods	34
4.5	Crystallinity index of rice straw before and after pretreatment	36
4.6	Total crystallinity index of rice straw before and after	
	pretreatment	37
4.7	Surface area and pore diameter of rice straw before and after	
	pretreatment	41
4.8	The ABE yield and productivity of pretreated rice straw at 72 h	42
Al	Retention time of monomeric sugar	54
C1	Instrument control parameters	56
C2	GC-MS analysis of ABE solution from different pretreatment	
	methods of rice straw	57

LIST OF FIGURES

FIGURE		PAGE	
2.1	Biobutanol production process	4	
2.2	The structures of cellulose	5	
2.3	Monomer of hemicelluloses	6	
2.4	Types of lignin	7	
2.5	Effect of pretreatment of lignocellulosic biomass	8	
2.6	Main cations and anions in ILs	13	
2.7	Dissolution mechanism of cellulose in [BMIM][Cl]	15	
2.8	Comparison of recycling of ionic liquid in ionic liquid alone and		
	ammonia-ionic liquid combined treatment	17	
2.9	The temperature profile after 60 sec heated by microwave heating		
	compared to treatment in oil bath	18	
2.10	Response surface results	21	
2.11	Full three-level factorial design for the optimization of two		
-	variables	21	
3.1	Schematic of aqueous ionic liquid pretreatment and hydrolysis		
	procedure flow diagram	24	
4.1	Response surface for total sugar concentration: effects of		
	temperature and time	32	
4.2	Contour plots for total sugar concentration: effects of temperature		
	and time	32	
4.3	XRD patterns of untreated rice straw (A), pretreated rice straw by		
	0.5%NaOH (B), 2%HNO ₃ (C) and 50% [EMIM][Ac] (D)	35	
4.4	FTIR spectras of untreated rice straw (A), pretreated rice straw by		
	50% [EMIM][Ac] (B), 0.5%NaOH (C) and 2%HNO ₃ (D)	37	
4.5	The TGA curves of untreated and three chemicals pretreated rice		
	straw	38	
4.6	SEM images of untreated rice straw (A), pretreated rice straw by		
	50% [EMIM][Ac] (B), 2%HNO ₃ (C) and 0.5%NaOH (D)	40	

FIGURE		
4.7	ABE concentration of chemical pretreated rice straw in	
	fermentation technique	42
4.8	Comparison of butanol and isobutanol pathway	44
A1	Calibration curve of glucose (A) and xylose (B)	• 54
Bl	Calibration curve of acetone (A), ethanol (B) and butanol (C)	55