

การเปรียบเทียบผลผลิตของใบโอดีเซลที่ได้จากปฏิกริยาทรานส์เอสเทอโรฟิเกชัน โดยใช้ด่างเป็น
ตัวเร่งปฏิกริยา

บุญบงก์ พลอยเพชร



วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต

สาขาวิชาวิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม

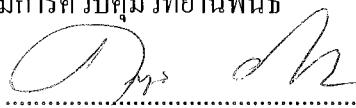
คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยบูรพา

พุทธศักราช 2555

ลิขสิทธิ์เป็นของมหาวิทยาลัยบูรพา

คณะกรรมการควบคุมวิทยานิพนธ์และคณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์ ได้พิจารณา
วิทยานิพนธ์ของ นุ่มบงก์ พลอยเพชร ฉบับนี้แล้ว เห็นสมควรรับเป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตาม
หลักสูตรวิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต สาขาวิชาวิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม ของมหาวิทยาลัยบูรพา ได้

คณะกรรมการควบคุมวิทยานิพนธ์



อาจารย์ที่ปรึกษาหลัก

(ดร.คฑาภรณ์ กานะ)

อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม

(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.อุบลลักษณ์ รัตนศักดิ์)

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์



ประธาน

(ดร.คฑาภรณ์ กานะ)

กรรมการ

(ดร.คฑาภรณ์ กานะ)

กรรมการ

(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.อุบลลักษณ์ รัตนศักดิ์)

กรรมการ

(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.สุปรานี แก้วกิริมย์)

คณะกรรมการอนุมัติให้รับวิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตาม
หลักสูตรวิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต สาขาวิชาวิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม ของมหาวิทยาลัยบูรพา



คณบดีคณะวิทยาศาสตร์

(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.อุษาวาดี ตันติวนารักษ์)

วันที่ ๑๖ เดือน พฤษภาคม พ.ศ. ๒๕๕๕



งานวิจัยนี้ได้รับทุนสนับสนุนจากคุณย์ความเป็นเลิศด้านอนามัยสิ่งแวดล้อม
พิชวิทยาและการบริหารจัดการสารเคมี ประจำปีการศึกษา 2552

ประกาศคุณปการ

วิทยานิพัฒน์ฉบับนี้สำเร็จได้ด้วยดีเนื่องจากได้รับความกรุณาให้คำปรึกษา และแนะนำแนวทางที่ถูกต้อง ตลอดจนแก้ไขข้อบกพร่องต่างๆ อย่างดีเยี่ยมจาก ดร. คฑาวนะ ภาชนะ อาจารย์ที่ปรึกษา หลัก ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. อุบลลักษณ์ รัตนศักดิ์ อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม ที่ทำให้วิทยานิพัฒน์นี้มีความสมบูรณ์และถูกต้องยิ่งขึ้น ผู้วิจัยรู้สึกซาบซึ้งเป็นอย่างยิ่ง จึงขอกราบขอบพระคุณอย่างสูงไว้ ณ โอกาสนี้

ขอขอบพระคุณ ดร. อำนวย วัฒนกรศิริ ประธานกรรมการสอบวิทยานิพัฒน์ และ ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. สุปราณี แก้วกิริมย์ กรรมการสอบวิทยานิพัฒน์

งานวิจัยนี้ได้รับทุนสนับสนุนจากศูนย์ความเป็นเลิศด้านอนามัยสิ่งแวดล้อม พิมวิทยา และการบริหารจัดการสารเคมี จึงขอขอบพระคุณ ณ ที่นี่ด้วย

ขอขอบคุณเจ้าหน้าที่ และโครงการบัณฑิตศึกษา สาขาวิชาวิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยบูรพา ที่อี้อื้อเพื่อสถานที่วัสดุ อุปกรณ์ด้วยดีเสมอมา

ท้ายสุดขอกราบขอบพระคุณบิดา นารดา และสามชิกในครอบครัวทุกท่านที่เออใจใส่ ให้กำลังใจและสนับสนุนผู้วิจัยด้วยดีเสมอมาในการทำวิทยานิพัฒน์นี้ให้สำเร็จได้ด้วยดี

คุณค่าและประโยชน์ของวิทยานิพัฒน์ฉบับนี้ ผู้วิจัยขออมเป็นกตัญญูตัวทิتا แด่ บุพการี บูรพาจารย์ และผู้มีพระคุณทุกท่านทั้งในอดีตและปัจจุบัน ที่ทำให้ข้าพเจ้าเป็นผู้มีการศึกษา และประสบความสำเร็จมาจนครบเท่าทุกวันนี้

บุญคง พลอยเพชร

51911862: สาขาวิชา: วิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม; วท.ม. (วิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม)

คำสำคัญ: พลังงานทางเลือก/ ทรานส์อสเทอโรฟิเคน/ ตัวเร่งปฏิกิริยาด่าง

นุชบงค์ พลอยเพชร: การเปรียบเทียบผลผลิตของไบโอดีเซลที่ได้จากปฏิกิริยาทรานส์อสเทอโรฟิเคนโดยใช้ด่างเป็นตัวเร่งปฏิกิริยา (COMPARISON OF BIODIESEL YIELDS FROM TRANSESTERIFICATION REACTION BY ALKALI CATALYSTS) คณะกรรมการควบคุมวิทยานิพนธ์: คทาวุช ภาชนะ, Ph.D., อุบลลักษณ์ รัตนศักดิ์, Ph.D. 80 หน้า. ปี พ.ศ. 2555.

งานวิจัยนี้ได้ศึกษาและเปรียบเทียบร้อยละผลผลิตของไบโอดีเซลที่ได้จากปฏิกิริยาทรานส์อสเทอโรฟิเคนโดยใช้ด่างเป็นตัวเร่งปฏิกิริยา วัดดูบันที่ใช้ผลิตไบโอดีเซล ได้แก่ น้ำมันพืช ใช้แล้ว น้ำมันปาล์ม น้ำมันมะพร้าว และน้ำมันถั่วเหลือง โดยทำการสังเคราะห์ไบโอดีเซลด้วยปฏิกิริยาทรานส์อสเทอโรฟิเคน ที่ใช้แอลกอฮอล์ได้แก่ เมทานอลและเอทานอล และตัวเร่งปฏิกิริยา ได้แก่ โซเดียมไฮดรอกไซด์ (NaOH) และโซเดียมไฮดรอกไซด์ (KOH) พบว่าปฏิกิริยาจะห่วงน้ำมันพืชกับเมทานอลโดยใช้ด่าง NaOH เป็นตัวเร่งปฏิกิริยาให้ผลผลิตไบโอดีเซลสูงสุด โดยให้ผลผลิตไบโอดีเซลร้อยละ 98.31 ± 0.47 97.50 ± 0.27 96.38 ± 0.44 และ 95.16 ± 0.01 สำหรับไบโอดีเซลที่เตรียมจากน้ำมันถั่วเหลือง น้ำมันมะพร้าว น้ำมันพืชใช้แล้ว และน้ำมันปาล์ม ตามลำดับ

นอกจากนี้ ได้ศึกษาความคุ้มทุนทางเศรษฐศาสตร์ในการสังเคราะห์ไบโอดีเซล โดยเปรียบเทียบร้อยละผลผลิตน้ำมันไบโอดีเซลที่ใช้ด่าง NaOH และเมทานอลชนิดเกรดวิเคราะห์ (AR grade) กับเกรดทางการค้า (Commercial grade) พบว่าการสังเคราะห์ไบโอดีเซลโดยใช้ด่าง NaOH และเมทานอลชนิดเกรดทางการค้าใช้ต้นทุนในการผลิตต่ำกว่า ราคានั้นทุนมีค่า 41.94 68.65 79.69 และ 90.45 บาท/ลิตร สำหรับการสังเคราะห์ไบโอดีเซลจากน้ำมันพืชใช้แล้ว น้ำมันปาล์มน้ำมันถั่วเหลือง และน้ำมันมะพร้าว ตามลำดับ

51911862: MAJOR: ENVIRONMENTAL SCIENCE; M.Sc. (ENVIRONMENTAL SCIENCE)

KEYWORDS: ALTERNATIVE FUEL/ TRANSESTERIFICATION/ ALKALI CATALYSTS

BUTSABONG PLOYPLATE: COMPARISON OF BIODIESEL YIELDS FROM TRANSESTERIFICATION REACTION BY ALKALI CATALYSTS. ADVISORY

COMMITTEE: KATAVUT PACHANA, Ph.D., UBOLLUK RATTANASAK, Ph.D. 80 P. 2012.

Comparison of the percent yield of biodiesel resulted from transesterification reaction using alkali catalysts was investigated. Raw materials used for biodiesel preparation were included of the waste cooking oil, palm oil, coconut oil and soybean oil. The biodiesel was synthesized via transesterification reaction using alcohols, i.e. methanol and ethanol, and alkaline catalysts i.e. sodium hydroxide (NaOH) and potassium hydroxide (KOH). It was found that using of methanol and NaOH as alkaline catalyst resulted in the highest percent yield of biodiesel. Percent yields of biodiesel were 98.31 ± 0.47 , 97.50 ± 0.27 , 96.38 ± 0.44 and 95.16 ± 0.01 % synthesized from the soybean oil, coconut oil, cooking oil and palm oil, respectively.

In addition, economic consideration in biodiesel synthesis was also studied. In comparison with biodiesel synthesized by the analytical reagent grade of NaOH and methanol, the commercial grade of those chemicals was used. It was revealed that the commercial grade chemicals achieved the low production cost. Production costs were 41.94, 68.65, 79.69 and 90.45 Baht/liter, respectively for biodiesel prepared from the waste cooking oil, palm oil, soybean oil and coconut oil.

สารบัญ

บทคัดย่อภาษาไทย.....	๑
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ.....	๒
สารบัญ.....	๓
สารบัญตาราง.....	๔
สารบัญภาพ.....	๕
บทที่	
1 บทนำ	
1.1 ความเป็นมาและความสำคัญของปัญหา.....	๑
1.2 วัตถุประสงค์ของการวิจัย.....	๓
1.3 สมมติฐานของการวิจัย.....	๓
1.4 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับจากการวิจัย.....	๓
1.5 ขอบเขตของการวิจัย.....	๓
1.6 นิยามศัพท์เฉพาะ.....	๔
2 ทฤษฎีและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง	
2.1 ความหมายในโอดีเซล.....	๖
2.2 สถานการณ์การผลิตใบโอดีเซลของโลก.....	๗
2.3 ปริมาณการใช้ใบโอดีเซลและแนวโน้มในอนาคต.....	๘
2.4 การผลิตใบโอดีเซล.....	๙
2.4.1 การนำมาใช้โดยตรงและเป็นน้ำมันผสม.....	๙
2.4.2 กระบวนการทำเป็นใบโกรอ米ลชัน.....	๙
2.4.3 กระบวนการแตกสลายด้วยความร้อน.....	๑๐
2.4.4 กระบวนการทราบส์ເອສເທອຣີຟິເຄັ້ນ.....	๑๐
2.4.4.1 ปัจจัยที่มีผลต่อปฏิกริยาทราบส์ເອສເທອຣີຟິເຄັ້ນ.....	๑๒
2.5 วัตถุคิดในการผลิตใบโอดีเซล.....	๑๔
2.5.1 ใบมันและน้ำมัน.....	๑๗
2.5.2 แอลกออล์ที่ใช้ในกระบวนการทราบส์ເອສເທອຣີຟິເຄັ້ນ.....	๑๙
2.5.3 ชนิดตัวเร่งปฏิกริยาในกระบวนการทราบส์ເອສເທອຣີຟິເຄັ້ນ.....	๒๐

สารบัญ (ต่อ)

บทที่		หน้า
	2.5.3.1 ตัวเร่งปฏิกิริยาชนิดค่าง.....	20
	2.5.3.2 ตัวเร่งปฏิกิริยาชนิดกรด.....	21
	2.5.3.3 เอนไซม์ไลเปส.....	21
	2.5.3.4 ตัวเร่งปฏิกิริยาแบบบิวชันธ์.....	21
2.6	ขั้นตอนการผลิตใบโอดีเซล.....	22
2.7	สมบัติและมาตรฐานของใบโอดีเซล.....	24
3	วิธีดำเนินการวิจัย	
	ตอนที่ 1 การสังเคราะห์ใบโอดีเซลในห้องปฏิบัติการ	
	1. เครื่องมือและอุปกรณ์-สารเคมีที่ใช้ในการวิจัย.....	30
	2. การเตรียมน้ำมันก่อนการทำปฏิกิริยา.....	31
	2.1 การขัดน้ำออกจากน้ำมันพืชใช้แล้วก่อนการทำปฏิกิริยา.....	31
	2.2 การวิเคราะห์หาค่าความเป็นกรด (Acid value).....	31
	3. การสังเคราะห์ใบโอดีเซลด้วยปฏิกิริยาทรานส์อสเทอโรฟิเคลชัน โดยใช้ค่างเป็นตัวเร่งปฏิกิริยา.....	32
	4. เมริยบเทียบขั้นตอนการทำปฏิกิริยาทรานส์อสเทอโรฟิเคลชันโดยใช้ค่างเป็นตัวเร่งปฏิกิริยา.....	34
	ตอนที่ 2 การทดสอบสมบัติของน้ำมันใบโอดีเซลที่สังเคราะห์ได้	
	1. การวัดค่าความหนืด (Viscosity).....	34
	2. การวัดค่าความหนาแน่น (Density).....	34
	3. การหาค่าร้อยละโดยน้ำหนักของน้ำ (% Water).....	34
	4. การทดสอบหาค่าของกรดในน้ำมันใบโอดีเซล (Acid value).....	34
4	ผลการวิจัย	
	4.1 การสังเคราะห์ใบโอดีเซลในห้องปฏิบัติการ.....	35
	4.1.1. การเตรียมสารเร่งปฏิกิริยาที่ใช้ในการสังเคราะห์ใบโอดีเซล.....	35
	4.1.2 ศึกษาและเมริยบเทียบผลผลิต (Yield) ของใบโอดีเซลที่สังเคราะห์ได้จากปฏิกิริยาทรานส์อสเทอโรฟิเคลชันโดยใช้ค่างเป็นตัวเร่งปฏิกิริยา.....	36

สารบัญ (ต่อ)

บทที่

หน้า

4.1.3 เปรียบเทียบผลผลิตไปโอดีเซลที่ได้จากปฏิกิริยาทรานส์เอสเทอโรฟิเคนชันโดยเปรียบเทียบการใช้ค่าง NaOH และ KOH เป็นตัวเร่งปฏิกิริยา.....	41
4.1.4 เปรียบเทียบผลผลิตไปโอดีเซลที่ได้จากปฏิกิริยาทรานส์เอสเทอโรฟิเคนชันโดยใช้ค่าง NaOH ชนิด Analytical reagent grade (AR grade) และชนิด Commercial grade เป็นตัวเร่งปฏิกิริยา.....	42
4.1.5 เปรียบเทียบผลผลิตไปโอดีเซลที่ได้จากปฏิกิริยาทรานส์เอสเทอโรฟิเคนชันโดยใช้แอลกอฮอล์เมธานอล ชนิด Analytical reagent grade (AR grade) และชนิด Commercial grade.....	43
4.1.6 เปรียบเทียบผลผลิตไปโอดีเซลที่ได้จากปฏิกิริยาทรานส์เอสเทอโรฟิเคนชันโดยใช้ค่าง NaOH และแอลกอฮอล์เมธานอลชนิด ชนิด Analytical Reagent grade (AR grade) และชนิด Commercial grade.....	44
4.1.7 ผลผลิตไปโอดีเซลที่ได้จากการเปรียบเทียบขั้นตอนของการทำปฏิกิริยาทรานส์เอสเทอโรฟิเคนชันโดยใช้ค่างเป็นตัวเร่งปฏิกิริยา.....	46
4.2 การทดสอบคุณสมบัติของไปโอดีเซลที่สังเคราะห์ได้เปรียบเทียบกับค่าน้ำตาลในไปโอดีเซล.....	47
4.3 การคำนวณต้นทุนเมื่อต้นในการผลิตไปโอดีเซล.....	52
5 อภิปรายและสรุปผล	
5.1 อภิปรายผลการทดลอง.....	55
5.2 สรุปผลการทดลอง.....	55
5.3 ข้อเสนอแนะ.....	60
บรรณานุกรม.....	61
ภาคผนวก.....	65
ประวัติย่อของผู้วิจัย.....	80

สารบัญตาราง

ตารางที่

หน้า

1.1 วัตถุคิบต่าง ๆ ที่ใช้ในการสังเคราะห์ใบโอดีเซลด้วยปฏิกิริยา ทรานส์อสเทอโรฟิเกชัน โดยใช้ค่าคงเป็นตัวเร่งปฏิกิริยาในห้องปฏิบัติการ.....	4
2.1 สมบัติทางกายภาพและทางเคมีของน้ำมันใบโอดีเซลเปรียบเทียบ กับน้ำมันดีเซล.....	7
2.2 ปริมาณการผลิตพืชน้ำมันของประเทศไทย พ.ศ. 2543-2547.....	16
2.3 ชนิดกรดไขมันที่เป็นองค์ประกอบในน้ำมันพืชชนิดต่าง ๆ	18
2.4 สูตรโครงสร้าง จุดหลอมเหลว และจุดเดือดของกรดไขมันชนิดต่าง ๆ	19
4.1 ผลการไ泰เกรติเคราะห์หาค่าความเป็นกรดของน้ำมันที่ใช้เป็นวัตถุคิบ.....	35
4.2 สภาพต่าง ๆ ที่ใช้ในการทดลองการเปรียบเทียบการสังเคราะห์ ใบโอดีเซลในห้องปฏิบัติการด้วยปฏิกิริยาทรานส์อสเทอโรฟิเกชัน โดยใช้ ค่าคงเป็นตัวเร่งปฏิกิริยา.....	36
4.3 ใบโอดีเซลที่สังเคราะห์ได้จากแอลกอฮอล์นิคเมทานอลโดยใช้ค่า NaOH และ KOH เป็นตัวเร่งปฏิกิริยา.....	37
4.4 ใบโอดีเซลที่สังเคราะห์ได้จากแอลกอฮอล์นิคเอทานอลโดยใช้ค่า NaOH และ KOH เป็นตัวเร่งปฏิกิริยา.....	38
4.5 สมบัติของใบโอดีเซลที่สังเคราะห์จากปฏิกิริยาทรานส์อสเทอโรฟิเกชัน โดยใช้ค่าคงเป็นตัวเร่งปฏิกิริยา.....	50
4.6 ราคาวัตถุคิบและสารสารเคมีที่ใช้ในการสังเคราะห์ใบโอดีเซล.....	52
4.7 ราคางั่นทุนวัตถุคิบที่ใช้ในสังเคราะห์ใบโอดีเซล.....	54
5.1 สมบัติของใบโอดีเซลที่สังเคราะห์จากวัตถุคิบที่ใช้เป็นสารตั้งต้นต่างชนิดกัน โดยการเปรียบเทียบกับลักษณะและคุณภาพของใบโอดีเซลประเภทเมทิลเอสเตอร์ ของกรดไขมัน พ.ศ. 2552 ประกาศกรมธุรกิจพลังงาน	60

สารบัญภาพ

ภาพที่	หน้า
2.1 ปฏิกิริยาทรานส์อสเทอริฟิเคชันระหว่างไตรกลีเซอไรค์กับแอลกอฮอล์.....	10
2.2 กลไกการปฏิกิริยาทรานส์อสเทอริฟิเคชันระหว่างน้ำมันพืชกับแอลกอฮอล์.....	11
2.3 ปฏิกิริยาเอสเทอริฟิเคชัน (Esterification).....	12
2.4 วัตถุคิมในการผลิตใบโอดีเซล.....	15
2.5 โครงสร้างโมเลกุลของไตรกลีเซอไรค์.....	17
2.6 ปฏิกิริยาเคมีในการเตรียมสารอัลกอฮอล์.....	20
4.1 เปรียบเทียบผลผลิตใบโอดีเซลที่สังเคราะห์ได้จากปฏิกิริยาทรานส์อสเทอริฟิเคชัน โดยใช้ค่างเป็นตัวเร่งปฏิกิริยา.....	39
4.2 เปรียบเทียบผลผลิตใบโอดีเซลที่สังเคราะห์ได้จากแอลกอฮอล์ชนิด เมทานอล โดยใช้ค่าง NaOH เป็นตัวเร่งปฏิกิริยา.....	40
4.3 ผลผลิตใบโอดีเซลที่ได้จากปฏิกิริยาทรานส์อสเทอริฟิเคชัน โดยใช้ค่างเป็น ตัวเร่งปฏิกิริยา.....	41
4.4 เปรียบเทียบการใช้ค่าง NaOH และ KOH เป็นตัวเร่งปฏิกิริยาในขั้นตอน การสังเคราะห์ใบโอดีเซลด้วยปฏิกิริยาทรานส์อสเทอริฟิเคชัน.....	42
4.5 เปรียบเทียบการใช้ค่าง NaOH ชนิด AR grade และ Commercial grade ในขั้นตอนการสังเคราะห์ใบโอดีเซลด้วยปฏิกิริยาทรานส์อสเทอริฟิเคชัน โดยใช้ค่างเป็นตัวเร่งปฏิกิริยา.....	43
4.6 เปรียบเทียบการใช้แอลกอฮอล์เมทานอลชนิด AR grade และ Commercial grade ในขั้นตอนการสังเคราะห์ใบโอดีเซลด้วยปฏิกิริยาทรานส์อสเทอริฟิเคชัน โดยใช้ ค่างเป็นตัวเร่งปฏิกิริยา.....	44
4.7 เปรียบเทียบการใช้ค่าง NaOH และแอลกอฮอล์เมทานอลชนิด AR grade และ Commercial grade ในขั้นตอนการสังเคราะห์ใบโอดีเซลด้วยปฏิกิริยา ทรานส์อสเทอริฟิเคชัน โดยใช้ค่างเป็นตัวเร่งปฏิกิริยา.....	45
4.8 เปรียบเทียบขั้นตอนการทำปฏิกิริยาทรานส์อสเทอริฟิเคชัน โดยใช้ค่าง เป็นตัวเร่งปฏิกิริยา.....	47

สารบัญภาพ (ต่อ)

ภาพที่	หน้า
4.9 การวัดค่าความหนืดของน้ำมันໄบ โอดีเซลที่สังเคราะห์ได้ โดยใช้เครื่องวิสโคมิเตอร์.....	48
4.10 สมบัติของໄบ โอดีเซลที่สังเคราะห์จากวัตถุคิบที่ใช้เป็นสารตั้งต้น ชนิด AR grade และชนิด Commercial grade.....	51
5.1 เปรียบเทียบผลผลิตໄบ โอดีเซลที่สังเคราะห์ได้จากปฏิกิริยาทรานส์อสเทอโรฟิเกชัน โดยใช้ด่างเป็นตัวเร่งปฏิกิริยา โดยใช้วัตถุคิบชนิดกัน.....	57
5.2 เปรียบเทียบผลผลิตໄบ โอดีเซลที่สังเคราะห์ได้จากวัตถุคิบชนิด AR grade และ Commercial grade โดยคิดเป็นร้อยละและราคាផอนทุน (บาท/ลิตร) ที่ใช้ในการสังเคราะห์ໄบ โอดีเซล.....	59