

เรื่อง : การพัฒนาเครื่องผลิตน้ำมันเชื้อเพลิงชีวภาพ  
                     Development of Biodesel Machine.

ชื่อ : นายสันต์ สังเงิน

                    นายวัลลพ บุญประเสริฐ

โปรแกรมวิชา : เทคโนโลยีเครื่องกล

คณะ : เทคโนโลยีการเกษตรและเทคโนโลยีอุตสาหกรรม

อาจารย์ที่ปรึกษา : อาจารย์วีระชาติ จริตงาน

ปีการศึกษา : 2551

### บทคัดย่อ

การวิจัยการพัฒนารูปแบบการผลิตน้ำมันใบโอดีเซลจากน้ำมันพืชที่ผ่านการใช้แล้วเป็นการศึกษาเพื่อให้ได้รูปแบบของการผลิตใบโอดีเซลที่สามารถนำไปสู่การผลิตในเชิงการค้าได้โดยอาศัยการเกิดปฏิกิริยาทางเคมีระหว่าง ไมเลกุลของน้ำมันพืชกับ ไมเลกุลของเมทานอล โดยใช้เดิมไฮดรอกไซด์เป็นตัวเร่งปฏิกิริยาที่เรียกว่า ปฏิกิริยารานส์อสเทอฟิเคชัน (Transesterification Reaction) สำหรับรูปแบบของการศึกษามี 2 ระดับ ได้แก่ การศึกษารูปแบบการผลิตใบโอดีเซลในระดับห้องปฏิบัติการและการผลิตใบโอดีเซลจากแบบจำลองชุดการผลิตใบโอดีเซลที่มีขนาดกำลังการผลิตไม่เกิน 40 ลิตร ต่อครั้ง ใน การผลิตใบโอดีเซลในระดับห้องปฏิบัติการเน้นการผลิตที่เป็นการพัฒนาเทคนิครูปแบบของการผลิตที่ได้ผลผลิตที่สูงใช้ระยะเวลาอ้อย การวิจัยครั้งนี้ได้เลือกประเภทของน้ำมันพืชที่ผ่านการใช้แล้ว 4 ประเภท ได้แก่ น้ำมันทอคเนื้อหมู น้ำมันทอคเนื้อไก่ น้ำมันทอคปาท่องโก๋ และน้ำมันพืชที่ผ่านการใช้แล้วแบบผสม โดยทำการทดลองเบริกเบนกับน้ำมันปาล์มใหม่ที่ยังไม่ได้ผ่านการใช้ ผลการศึกษาสรุปได้ว่า น้ำมันพืชที่สามารถนำมาผลิตใบโอดีเซลความมีปริมาณกรดไขมันอิสระที่วัดออกมาในรูปของค่า Free Fatty Acid Value (ค่า FFA) ไม่นากกว่า 1 ปริมาณสารเร่งปฏิกิริยาใช้เดิมไฮดรอกไซด์เท่ากับ 3.5 กรัมบวกกับปริมาณค่า FFA ที่เกิน 1 โดยสามารถผลิตใบโอดีเซลได้ประมาณ 70 ถึง 80 เปอร์เซ็นต์ ของปริมาณน้ำมันพืชที่ใช้ผลิต และเทคนิคที่เหมาะสมในการผลิตคือ การควบคุมสภาวะการทำปฏิกิริยาที่อุณหภูมิ 45-60 องศาเซลเซียส การเพิ่มปริมาณสารเร่งปฏิกิริยาใช้เดิมไฮดรอกไซด์ตามปริมาณค่า FFA ที่มากกว่า 1 และการนำสารละลายน้ำมันที่ต้องการต้านการล้างสารเมทิลเอสเทอร์ เพื่อให้เกิดปฏิกิริยาสะเทินระหว่างกรดกับปริมาณสารละลายน้ำด่างก่อนการล้างด้วยน้ำ เพื่อทำให้ใบโอดีเซลที่ผลิตได้มีค่าพีเอชอยู่ระหว่าง 6.5-7.5 สำหรับการพัฒนารูปแบบการผลิตโดยอาศัยแบบจำลองเมื่อทำการผลิตตามขั้นตอนที่ผลิตในระดับห้องปฏิบัติการสามารถผลิตใบโอดีเซลได้ปริมาณ 75-83 เปอร์เซ็นต์ต่อปริมาตรน้ำมันพืช และใช้เวลาการผลิตในแต่ละครั้งอยู่ระหว่าง 12-18 ชั่วโมง ในสภาวะที่ไม่ทำการหล่อเย็นภายนอกถังปฏิกิริยา และสามารถใช้เวลาการผลิตน้อยลงเมื่อทำการหล่อเย็นภายนอกถังปฏิกิริยาในช่วงรอให้เกิดการแยกชั้นระหว่างกลีเซอร์ินกับชั้นเมทิลเอสเทอร์

**Project : Development of biodiesel machine.**

**Student : 1. Mr. wasan sungngen.**

**2. Mr. vanlop bunphased.**

**Program : Mechanical Technology Agricultural Technology and Industrial Technology**

**Thesis Advisor : Mr. weerachat jaritngam.**

**Academic Year : 2551**

#### **Abstract**

This study focuses on the development of process technology in order to produce diesel from used fried oil for a commercial scale. The chemical process used in the study, which is called “Transesterification” is the reaction between vegetable oil and methanol using sodium hydroxide (NaOH) as a catalyst. This process took place in a laboratory and then modified to a model for production unit. The purpose is to compare the efficiency of each technique that produces bio-diesel from several types of used vegetable oil. The technique that gains the maximum profit in terms of higher product and lower cost will be selected as the best technology from this study. Four types of used fried oil are employed to achieve the ultimate goal of the study. These include fried pork oil, fried chicken oil, starch fried oil, and mixed vegetable oil which are collected from different sources in the market. Besides, new palm oil is also used in order to compare the result with all vegetable oils mentioned above. According to the study, it is found that the transesterification reaction (with 3.5 gm of NaOH plus the FFA value over 1) and used vegetable oil having free fatty acid (FFA) less than or equals to 1 can produce a high production of bio-diesel with approximately 70-80 % of raw material used. However, the transesterification reaction must be performed under the temperature between 45-60 °C. It is also found that, in a laboratory scale, bio-diesel can be produced about 75-83 % with 12-18 hours of time consuming in each chemical process which were produced in small model.

## กิตติกรรมประกาศ

ปริญานิพนธ์นี้สำเร็จลงได้ด้วยคุณเนื่องจากได้รับความกรุณาจาก อาจารย์วีระชาติ จริตาม อาจารย์ที่ปรึกษาปริญานิพนธ์ ซึ่งเป็นผู้กรุณาให้ความรู้ ความเข้าใจ คำแนะนำต่างๆ จนทำให้ปริญานิพนธ์นี้สำเร็จไปได้ด้วยดี คณะผู้จัดทำขอขอบพระคุณเป็นอย่างสูง ไว้ ณ โอกาสนี้

ขอกราบขอบพระคุณ บิดา มารดา รวมทั้งญาติพี่น้องทุกคนที่เคยให้กำลังใจและสนับสนุน ทุกสิ่งเป็นอย่างดีโดยเฉพาะในด้านการศึกษาที่ได้แก่คณะผู้จัดทำ

ขอขอบคุณผู้ที่เกี่ยวข้องทุกท่านที่ไม่ได้กล่าวนามไว้ ณ ที่นี่ที่ได้กรุณาให้ความสนับสนุน ด้วยดีตลอดมา

นายวสันต์ สังเงิน  
นายวัลดพ นุญประเสริฐ

คณะผู้จัดทำ