

รายงานผลการวิจัยฉบับสมบูรณ์

โครงการวิจัยทุนอุดหนุนวิจัย มก. ปีงบประมาณ พ.ศ. 2557

โครงการวิจัยรหัส ว-ท(ด)4.57

กระบวนการหาสภาวะที่เหมาะสมสำหรับการผลิตไบโอดีเซลจากน้ำมันปาล์มรีไฟน์โดยใช้ตัวเร่งปฏิกิริยาของแข็งเพื่อให้เกิดกระบวนการที่เป็นมิตรต่อสิ่งแวดล้อม

(Process Optimization for Biodiesel Production from Refined Palm Oil Using Solid Catalyst for Environmental Freindly Process)

(วิทยา ปันสุวรรณ⁽¹⁾ วราคม สุวรรณชัย⁽¹⁾ รยากร นกแก้ว⁽²⁾)

(Vittaya Punsuvon⁽¹⁾ Warakom Suwanthai⁽¹⁾ Rayakorn Nokkaew⁽²⁾)

บทคัดย่อ

ปูนสุก (Quick lime) ถูกนำมาเผาที่อุณหภูมิสูงเพื่อผลิตแคลเซียมออกไซด์ (CaO) และ แคลเซียมออกไซด์จะถูกใช้เป็นตัวเร่งปฏิกิริยาของแข็งสำหรับปฏิกิริยาทรานส์เอสเทอร์ฟิเคชันระหว่างน้ำมันปาล์มรีไฟน์กับเมทานอล คุณสมบัติทางกายภาพและทางเคมีของตัวเร่งปฏิกิริยาจะถูกตรวจสอบคุณสมบัติโดยเครื่องมือเอ็กซ์เรย์ดิฟแฟรคชัน (XRD), เครื่องสแกนนิ่งอิเล็กตรอนไมโครสโคปี (SEM), เครื่องบรูว์นเนอร์ เอ็มเมทท์ เทลเลอร์ (BET) และ แอมเมทอนดิเคเตอร์ ซึ่งผลจากการตรวจสอบคุณสมบัติพบว่า แคลเซียมออกไซด์สามารถเตรียมได้สำเร็จเป็นอย่างดีจากปูนสุก ในการหาประสิทธิภาพของตัวเร่งแคลเซียมออกไซด์สำหรับปฏิกิริยาทรานส์เอสเทอร์ฟิเคชัน วิธีการพินผิวตอบสนอง (RSM) ได้ถูกนำมาใช้ในการทดลองประสิทธิภาพ โดยการออกแบบการทดลองแบบ central composite design ซึ่งมีตัวแปรสามตัวแปรและแต่ละตัวแปรจะมีห้าระดับการทดลอง เพื่อศึกษาอิทธิพลของตัวแปรต่างๆ ที่มีผลต่อ เปอร์เซ็นต์การเปลี่ยนแปลงเป็น แฟตตี แอซิดเมทิล เอสเทอร์ (FAME) ที่วิเคราะห์ด้วยเครื่องโปรตรอน แมกเนติก เรโซแนนซ์ (1H-NMR) สเปกโตรมิเตอร์ ผลจากการทดลองพบว่า สมการกำลังสอง (Quadratic equation) ที่ได้จากการพินผิวตอบสนอง สามารถใช้ทำนายผล %FAME ที่ได้จากการทดลองได้ถูกต้อง แม่นยำและมีเหตุผล รวมทั้งสามารถหาสภาวะที่เหมาะสมในการทำปฏิกิริยาทรานส์เอสเทอร์ฟิเคชัน คือ สภาวะที่ใช้ตัวเร่งปฏิกิริยา 6.32 % โดยน้ำหนัก, อัตราส่วนโดยโมลระหว่างเมทานอลต่อน้ำมันเท่ากับ 14.12:1, ระยะเวลา 214 นาที ซึ่งภายใต้สภาวะนี้ น้ำมันไบโอดีเซลที่ผลิตได้สามารถผ่านมาตรฐานของน้ำมันไบโอดีเซล ที่กำหนดไว้ได้เป็นอย่างดี

คำสำคัญ: ปูนสุก, ทรานส์เอสเทอร์ฟิเคชัน, วิธีการพินผิวตอบสนอง, น้ำมันปาล์มรีไฟน์, ไบโอดีเซล

ส่วนที่ 2

รายงานผลการวิจัยฉบับสมบูรณ์
โครงการวิจัยทุนอุดหนุนวิจัย มก. ปีงบประมาณ พ.ศ. 2557.....

โครงการวิจัยรหัส ว.พ(ค)4.57

(โครงการพัฒนากระบวนการที่พอเหมาะสำหรับเอสเตอร์ไขมันที่กลั่นแล้วเพื่อใช้กับไอโซลีนที่สังเคราะห์ขึ้นมา
จนกระทั่งเพื่อให้กระบวนการที่เป็นมิตรต่อสิ่งแวดล้อม
(Process Optimization for Biodiesel Production from Refined Palm Oil Using Solid Catalyst
for Environmental Friendly Process)

(วิทยานิพนธ์ของ ⁽¹⁾ วรชุตน์ สุวรรณดี ⁽¹⁾ สราภรณ์ นามแก้ว ⁽²⁾
(ผู้วิจัยและ ⁽¹⁾ ภาณุพงศ์ นิลนันทน์ ⁽²⁾ ภาณุพงศ์ นิลนันทน์ ⁽²⁾)

บทคัดย่อ

ปูนสุก (Quick lime) ถูกนำมาเผาที่อุณหภูมิสูงเพื่อผลิตแคลเซียมออกไซด์ (CaO) และ แคลเซียมออกไซด์จะถูกใช้เป็นตัวเร่งปฏิกิริยาของแข็งสำหรับปฏิกิริยาทรานส์เอสเตอร์ฟิเคชันระหว่างน้ำมันปาล์มรีไฟน์กับเมทานอล คุณสมบัติทางกายภาพและทางเคมีของตัวเร่งปฏิกิริยาจะถูกตรวจสอบคุณสมบัติโดยเครื่องมือแก๊สโครมาโทกราฟี (XRD), เครื่องสแกนนิ่งอิเล็กตรอนไมโครสโคปี (SEM), เครื่องอนุกรม สีมเมทรี เทอเซอร์ (BET) และ สเปกโตรมิเตอร์ อินฟราเรด ซึ่งผลจากการตรวจสอบคุณสมบัติพบว่า แคลเซียมออกไซด์สามารถเตรียมได้สำเร็จเป็นอย่างดีจากปูนสุก ในการหาประสิทธิภาพของตัวเร่งแคลเซียมออกไซด์สำหรับปฏิกิริยาทรานส์เอสเตอร์ฟิเคชัน วิธีการพื้นผิวตอบสนอง (RSM) ได้ถูกนำมาใช้ในการทดลองประสิทธิภาพ โดยการออกแบบการทดลองแบบ central composite design ซึ่งมีตัวแปรสามตัวแปรและแต่ละตัวแปรจะมีห้าระดับการทดลอง เพื่อศึกษาอิทธิพลของตัวแปรต่างๆที่มีผลต่อ เปอร์เซ็นต์การเปลี่ยนแปลงเป็น แฟตตี้ แอซิด เมทิล เอสเทอร์ (FAME) ที่วิเคราะห์ด้วยเครื่องโปรเซอรอน แมกเนติก เรโซแนนซ์ (¹H-NMR) สเปกโตรมิเตอร์ ผลจากการทดลองพบว่า สมการกำลังสอง (Quadratic equation) ที่ได้จากการพื้นผิวตอบสนอง สามารถใช้ทำนายผล %FAME ที่ได้จากการทดลองได้ถูกต้อง แม่นยำและมีเหตุผล รวมทั้งสามารถหาสภาวะที่เหมาะสมในการทำปฏิกิริยา ทรานส์เอสเตอร์ฟิเคชันคือ สภาวะที่ใช้ตัวเร่งปฏิกิริยา 6.32 % โดยน้ำหนัก, อัตราส่วนโดยโมลระหว่างเมทานอลคือน้ำมันเท่ากับ 14.12:1, ระยะเวลา 214 นาที ซึ่งภายใต้สภาวะนี้น้ำมันไบโอดีเซลที่ผลิตได้สามารถผ่านมาตรฐานของน้ำมันไบโอดีเซลที่กำหนดไว้ได้เป็นอย่างดี

คำสำคัญ: ปูนสุก, ทรานส์เอสเตอร์ฟิเคชัน, วิธีการพื้นผิวตอบสนอง, น้ำมันปาล์มรีไฟน์, ไบโอดีเซล

⁽¹⁾ (ภาควิชาเคมี, มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี, กรุงเทพมหานคร 10500
(ภาควิชาเคมี, คณะวิทยาศาสตร์, มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี, กรุงเทพมหานคร 10500)

⁽²⁾ (ภาควิชาเคมี, ศูนย์ส่งเสริมวิศวกรรมชีวภาพสิ่งแวดล้อม, มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี, กรุงเทพมหานคร 10500
(ภาควิชาเคมี, คณะวิทยาศาสตร์, มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี, กรุงเทพมหานคร 10500)