งานวิจัยนี้มีวัตถุประสงค์เพื่อศึกษาความเป็นไปได้ในการสังเคราะห์ไคเมทิลอีเทอร์ที่เป็นสาร ทดแทนน้ำมันเชื้อเพลิงจากเมทานอล โดยทำปฏิกิริยาขจัดน้ำของเมทานอลบนตัวเร่งปฏิกิริยาซีโอไลต์ บีต่ำที่สังเคราะห์จากเถ้าลอยของชานอ้อยค้วยกระบวนการไฮโครเทอร์มัล ซิลิกาที่สกัดจากเถ้าลอยของ ชานอ้อยด้วยสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ถูกใช้เป็นสารตั้งต้นในการสังเคราะห์ซีโอไลต์บีต้า และใช้ เตตระเอทิลแอมโมเนียมใฮครอกใซค์ (Tetraethylammonium hydroxide, TEAOH) เป็นสารเคมีกำหนค โครงสร้าง สภาวะในการสังเคราะห์ที่อุณหภูมิไฮโครเทอร์มัลเท่ากับ 135 องศาเซลเซียส ความคันเริ่มต้น คงที่ 3 บาร์ของในโตรเจน เวลาในการตกผลึก 48 ชั่วโมงและอัตราส่วนโดยโมลของซิลิกอนต่อ อะลมิเนียมเท่ากับ 15 จากนั้นนำซีโอไลต์ที่สังเคราะห์ได้ไปปรับปรุงโดยเติม Zr และ Ni ด้วยกระบวนการ แลกเปลี่ยนใจออนและวิเคราะห์คุณลักษณะเฉพาะของตัวเร่งปฏิกิริยาโดยใช้เทคนิค XRD และ BET แล้ว นำไปทคสอบปฏิกิริยาดีไฮเครชันของเมทานอลค้วยเครื่องปฏิกรณ์แบบเบคนิ่ง ที่อุณหภูมิ 200 225 250 และ 275 องศาเซลเซียส โดยมีการป้อนเมทานอลที่มีอัตราส่วนโดยโมลของเมทานอลต่อในโตรเจนเป็น 1 ต่อ 4 ซึ่งมีอัตราไหลรวมเท่ากับ 60 มิลลิลิตรต่อนาที จากการทคลองพบว่าซีโอไลต์บีต้าที่สังเคราะห์ได้ มีประสิทธิภาพในการเร่งปฏิกิริยาการเปลี่ยนเมทานอลเป็นไคเมทิลอีเทอร์ โคยมีค่าร้อยละผลได้สูงที่สุด ์ ที่อุณหภูมิปฏิกิริยา 225 องศาเซลเซียสเท่ากับ 80.5 และซีโอไลต์ที่ถูกปรับปรุงด้วย Zr และ Ni มีค่าร้อยละ ผลได้สูงสุดเท่ากับ 57.2 และ 55.2 ตามลำดับ

ABSTRACT 214276

The aim of this research is to study the possibility of synthesis of dimethyl ether (DME), an alternative fuel, from methanol using methanol dehydration over beta zeolite catalysts. Beta zeolite has been synthesized from bagasse fly ash using hydrothermal process. Silica extracted from bagasse fly ash by sodium hydroxide solution was used as a precursor to synthesize the beta zeolite. Tetraethylammonium hydroxide (TEAOH) was used as a template. Beta zeolite was synthesized at a constant hydrothermal temperature of 135 °C, initial pressure of 3 bars pressured by nitrogen, the crystallization time was 48 hours and silicon to aluminium ratio was 15. Next, Beta zeolite has been ion exchange with Zr and Ni. Then, the synthesized beta zeolite catalysts were characterized using X-ray diffraction spectroscopy and BET surface area. The dehydration of methanol reactions over beta zeolite catalysts were carried out in fixed-bed reactor at 200 225 250 and 275 °C with a contstant total flow rate of methanol and nitrogen of 60 ml/min with methanol to nitrogen ratio of 1:4. From the result, it was found that the synthesized zeolite showed the good performance for the methanol conversion to dimethyl ether and had a percent yield for dimethyl ether of 80.5 at 225 °C. Zr-Beta zeolite and Ni-Beta zeolite had percent yield for dimethyl ether of 57.2 and 55.2, respectively.