

นพวรรณ บุญเทียม : สมบัติความเป็นเบสของโพแทสเซียมบน SBA-15 ที่บรรจุด้วย
อะลูมิเนียมออกไซด์และอะลูมิเนียม-แลนทานัมออกไซด์ และความสามารถในการเร่ง
ปฏิกิริยาทรานส์เอสเทอร์ฟิเคชัน (BASE PROPERTY OF POTASSIUM SUPPORTED
ON SBA-15 LOADED WITH ALUMINIUM OXIDE AND ALUMINIUM-
LANTHANUM OXIDE AND THEIR CATALYTIC PERFORMANCE IN
TRANSESTERIFICATION) อาจารย์ที่ปรึกษา : ศาสตราจารย์ ดร.จตุพร วิทยาคุณ,
90 หน้า

วิทยานิพนธ์ฉบับนี้ศึกษาความเป็นเบสของโพแทสเซียมฟลูออไรด์ (KF) และโพแทสเซียม
ไอโอไดด์ (KI) บนตัวรองรับ 2 ชนิด ได้แก่ SBA-15 บรรจุด้วยอะลูมิเนียมออกไซด์ ($\text{Al}_2\text{O}_3/\text{SBA}-15$) และอะลูมิเนียมและแลนทานัมออกไซด์ ($\text{Al}_2\text{O}_3\text{-La}_2\text{O}_3/\text{SBA}-15$) และใช้ทดสอบความสามารถ
ในการเร่งปฏิกิริยาทรานส์เอสเทอร์ฟิเคชันของกลีเซอรอลไตรออกทาโนเอต

การบรรจุโพแทสเซียมลงบน SBA-15 โดยตรงทำให้เกิดการพังของโครงสร้าง SBA-15
ดังนั้นจึงป้องกัน SBA-15 ด้วยการเติม Al_2O_3 ด้วยวิธีเอ็บซุ่มเพื่อใช้เป็นตัวรองรับก่อนทำการบรรจุ
โพแทสเซียม KF และ KI บน SBA-15 ด้วยวิธีเอ็บซุ่มและเผาที่อุณหภูมิ 500°C เลือกใช้สารตั้งต้น
โพแทสเซียมจาก KF และ KI เนื่องจากมีความสามารถในการเร่งปฏิกิริยาทรานส์เอสเทอร์ฟิเคชัน
ได้ดีเมื่ออยู่บน Al_2O_3 จากนั้นศึกษาโครงสร้างของตัวอย่าง $\text{KF}/\text{Al}_2\text{O}_3/\text{SBA}-15$ และ $\text{KI}/\text{Al}_2\text{O}_3/\text{SBA}-15$
ด้วยเทคนิคการเลี้ยวเบนของรังสีเอกซ์ (XRD) การดูดซับและคายซับของแก๊สไนโตรเจน ศึกษา
เฟสของโพแทสเซียมบนตัวรองรับด้วยสเปกโทรสโกปีของการดูดกลืนรังสีเอกซ์ที่ใกล้ค่าเอดจ์ (X-
ray absorption near edge spectroscopy, XANES) ศึกษาสมบัติความเป็นเบสของวัสดุด้วยการ
เปลี่ยนแปลงของเมทิลบิวทานอล (MBOH) ตัวอย่าง $\text{KF}/\text{Al}_2\text{O}_3/\text{SBA}-15$ มีการพังของโครงสร้างและ
มีโซพอร์ของ SBA-15 ส่วน $\text{KI}/\text{Al}_2\text{O}_3/\text{SBA}-15$ ยังคงมีลักษณะของความเป็นมีโซพอร์เหลืออยู่แม้ว่า
จะเกิดการพังของโครงสร้างบางส่วน $\text{KI}/\text{Al}_2\text{O}_3/\text{SBA}-15$ มีความเป็นเบสสูงกว่า $\text{KF}/\text{Al}_2\text{O}_3/\text{SBA}-15$
โดยทำให้ MBOH เกิดการเปลี่ยนแปลง 20%

เพื่อเพิ่มสมบัติความเป็นเบสจึงบรรจุ La_2O_3 บนตัวรองรับ SBA-15 ร่วมกับ Al_2O_3 เนื่องจาก
 La_2O_3 ทำให้เกิดตำแหน่งซูเปอร์เบสได้ จากนั้นบรรจุ KF และ KI บน $\text{Al}_2\text{O}_3\text{-La}_2\text{O}_3/\text{SBA}-15$ และเผา
ที่อุณหภูมิ 350 และ 500°C สำหรับวัสดุ $\text{KF}/\text{Al}_2\text{O}_3\text{-La}_2\text{O}_3/\text{SBA}-15$ โครงสร้างและมีโซพอร์ของ
SBA-15 ถูกทำลายทั้งหมด สำหรับ $\text{KI}/\text{Al}_2\text{O}_3\text{-La}_2\text{O}_3/\text{SBA}-15$ มีโซพอร์ยังคงอยู่แม้ว่าจะมีอนุภาค
ของ KI เข้าไปอุดตัน $\text{KF}/\text{Al}_2\text{O}_3\text{-La}_2\text{O}_3/\text{SBA}-15$ เผาที่อุณหภูมิ 350°C ทำให้ MBOH เกิดการ

เปลี่ยนแปลง 50% และความเป็นเบสลดลงเมื่อเผาที่อุณหภูมิ 500°C เนื่องจากการการพังของตัวรองรับที่มากขึ้น KI/Al₂O₃-La₂O₃/SBA-15 15 เผาที่อุณหภูมิ 350°C มีสมบัติความเป็นเบสสูง โดยทำให้ MBOH เกิดการเปลี่ยนแปลง 97-100% อย่างคงที่ตลอดเวลาทดสอบ KI บน Al₂O₃-La₂O₃/SBA-15 เผาที่อุณหภูมิ 500°C เกิดการเสื่อมสภาพตามเวลาทดสอบ เนื่องจากมีเฟสของโพแทสเซียมออกไซด์มากขึ้น การบรรจุ La₂O₃ บนตัวรองรับสามารถปรับปรุงคุณสมบัติความเป็นเบสของวัสดุได้อย่างมีนัยสำคัญ

ส่วนสุดท้ายคือการทดสอบการเร่งปฏิกิริยาทรานส์เอสเทอร์ฟิเคชัน พบว่าทั้ง K/Al₂O₃/SBA-15 และ K/Al₂O₃-La₂O₃/SBA-15 ไม่ว่องไวในการเร่งนี้ สำหรับ K/Al₂O₃/SBA-15 มีความสามารถในการเร่งปฏิกิริยาดำเพราะมีความเป็นเบสต่ำ K/Al₂O₃-La₂O₃/SBA-15 มีความเป็นเบสสูงแต่เนื่องจาก La₂O₃ เปลี่ยนเฟสไปเป็น La(CO₃)₃ ส่งผลให้ความสามารถในการเร่งปฏิกิริยาดำ



สาขาวิชาเคมี

ปีการศึกษา 2562

ลายมือชื่อนักศึกษา นางวรรณ นฤเกียรติ

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา อ.ดร. อติคุณ

NOPPHAWAN BUNTHIAM : BASE PROPERTY OF POTASSIUM
SUPPORTED ON SBA-15 LOADED WITH ALUMINIUM OXIDE AND
ALUMINIUM-LANTHANUM OXIDE AND THEIR PERFORMANCE IN
TRANSESTERIFICATION. THESIS ADVISOR : PROF. JATUPORN
WITTAYAKUN, Ph.D. 90 PP.

SBA-15/POTASSIUM/BASE MATERIAL/X-RAY ABSORPTION/
METHYLBUTYNOL CATALYTIC CONVERSION/TRANSESTERIFICATION

This thesis studies the base properties of potassium fluoride (KF) and iodide (KI) on two supports, including SBA-15 loaded with aluminium oxide ($\text{Al}_2\text{O}_3/\text{SBA-15}$) and aluminium-lanthanum oxide ($\text{Al}_2\text{O}_3\text{-La}_2\text{O}_3/\text{SBA-15}$). The prepared materials are tested in transesterification of glyceryl trioctanoate.

A direct loading of potassium on SBA-15 causes a collapse of SBA-15 structure. Thus, SBA-15 is loaded with Al_2O_3 by wetness impregnation and used as a support for potassium. KF and KI are loaded on $\text{Al}_2\text{O}_3/\text{SBA-15}$ by wetness impregnation and followed by calcination at 500°C . KF and KI are selected as potassium precursors because of their good catalytic activity in transesterification when supporting in Al_2O_3 . The structures of materials are analyzed by X-ray diffraction (XRD) and N_2 adsorption-desorption. Phases of potassium on the supports are investigated by X-ray absorption near edge spectroscopy (XANES). The basicity is studied by methylbutynol (MBOH) catalytic conversion. KF/ $\text{Al}_2\text{O}_3/\text{SBA-15}$ results in SBA-15 structure and mesopores collapse. Conversely, KI/ $\text{Al}_2\text{O}_3/\text{SBA-15}$ retains the mesoporous character, although partial destruction occurs. KI/ $\text{Al}_2\text{O}_3/\text{SBA-15}$ has slightly higher basicity than KF/ $\text{Al}_2\text{O}_3/\text{SBA-15}$ with 20% conversion of MBOH.

To improve the basicity, lanthanum oxide (La_2O_3) is introduced to the support with Al_2O_3 , because it could generate superbasic sites. KF and KI are loaded on Al_2O_3 - La_2O_3 /SBA-15 and calcined at 350 and 500°C. SBA-15 mesostructure is destroyed severely in KF/ Al_2O_3 - La_2O_3 /SBA-15. The mesopores retains in KI/ Al_2O_3 - La_2O_3 /SBA-15, although the loaded KI plugs the pores. KF/ Al_2O_3 - La_2O_3 /SBA-15 calcined at 350°C gives 50% conversion of MBOH and the basicity decreases upon calcination at 500°C, resulting from more collapse of the support. KI/ Al_2O_3 - La_2O_3 /SBA-15 calcined at 350°C has high basicity with MBOH conversion of 97.5% over time on stream. KI/ Al_2O_3 - La_2O_3 /SBA-15 calcined at 500°C deactivates over time on stream as a result of more potassium oxide phase. Loaded La_2O_3 on the support significantly improves the basicity of materials.

All materials are tested in the transesterification reaction. Both K/ Al_2O_3 /SBA-15 and K/ Al_2O_3 - La_2O_3 /SBA-15 are not active in this reaction. K/ Al_2O_3 /SBA-15 provides low catalytic performance due to low basicity. For K/ Al_2O_3 - La_2O_3 /SBA-15, it contains high basicity, but La_2O_3 converts to $\text{La}_2(\text{CO}_3)_3$, resulting in low catalytic performance.

School of Chemistry

Academic Year 2019

Student's Signature นางสาว นพวิมล

Advisor's Signature อ.ดร. ชัยวัฒน์