

บทที่ 5 สรุปผลการทดลอง

5.1 บทสรุป

5.1.1 วิธีที่เหมาะสมการเตรียมซีเรียมออกไซด์ที่มีการเติมโลหะว่องไว

1. การเตรียมตัวเร่งปฏิกิริยาตามวิธีที่ 2 คือ เตรียมซีเรียมออกไซด์โดยวิธี Colloidal Emulsion Aphron (CEA) และเติมโลหะว่องไว Ni โดยเตรียม Ni ด้วยวิธี Colloidal Emulsion Aphron (CEA) เช่นกัน แล้วเติมตัวรองรับ CeO₂ ลงไปในสารละลายอิมัลชันของ Ni แล้วได้ตัวเร่งปฏิกิริยา Ni/CeO₂ เป็นวิธีการเตรียมที่เหมาะสมที่สุด โลหะว่องเกิดการกระจายตัวได้ดีบนตัวรองรับ เมื่อนำไปทดสอบในกระบวนการรีฟอร์มมีเทนด้วยน้ำได้ทำให้ได้ค่ามีเทนคอนเวอร์ชันสูงที่สุด

2. การเตรียมตัวเร่งปฏิกิริยาตามวิธีที่ 3 คือ เตรียม Ni/CeO₂ โดยวิธี Colloidal Emulsion Aphron (CEA) โดยหยดสารละลายซีเรียมลงใน Colloidal Emulsion Aphron (CEA) แล้วตามด้วยสารละลายนิกเกิล เมื่อได้ Ni/CeO₂ ถึงแม้ได้ค่ามีเทนคอนเวอร์ชันไม่สูงเมื่อเปรียบเทียบกับวิธีที่ 2 แต่มีข้อดีคือได้ตัวเร่งปฏิกิริยาที่มีพื้นที่ผิวสูง ซึ่งสามารถนำไปประยุกต์ใช้ได้ อาทิ เช่น ใช้ในการเตรียมแบบที่มีตัวรองรับออกไซด์ร่วม

5.1.2 อิทธิพลของตัวแปรต่างๆ

1. อุณหภูมิของการแคลไชด์ ซึ่ง Ni/CeO₂ จะมีปัจจัยของการหลอมตัวที่อุณหภูมิสูงแต่ในการทดสอบในกระบวนการรีฟอร์มนิ่งมีเทนด้วยน้ำ ทดลองที่อุณหภูมิ 900°C พบร่วงการแคลไชด์ที่อุณหภูมิสูงทำให้พื้นที่ผิวลดลงอย่างมาก แต่ด้วยวิธีการ Colloidal Emulsion Aphron (CEA) คุณสมบัติของตัวเร่งปฏิกิริยาไม่ได้ลดลงเลย

2. การเตรียมตัวรองรับออกไซด์ร่วมโดยการเติมเซอร์โคเนียม ด้วยวิธีที่ 3 ปรากฏว่าตัวเร่งปฏิกิริยาที่ได้มีคุณสมบัติต่างๆดีขึ้น เมื่อทดสอบในกระบวนการรีฟอร์มนิ่งมีเทนด้วยน้ำ ให้ค่ามีเทนคอนเวอร์ชันสูงขึ้นเมื่อเปรียบเทียบกับตัวเร่งปฏิกิริยาที่ไม่เติมเซอร์โคเนียม

3. การแคลไชด์ภายใต้บรรยากาศในโตรเจน ตัวเร่งปฏิกิริยาที่ได้มีคุณสมบัติไม่ได้ดีขึ้น ทั้งคุณลักษณะทางกายภาพ และผลการทดสอบ

5.2 ข้อเสนอแนะ

1. ในขั้นตอนการเตรียม CEA เป็นขั้นตอนที่ต้องใส่ใจเป็นพิเศษ เพราะจะมีผลต่อคุณลักษณะต่างๆ ของตัวเร่งปฏิกิริยา
2. ในการเติมโลหะว่องไว ควรที่จะหาวิธีการเติมเพิ่มขึ้น โดยใช้วิธี CEA เป็นหลักในการเตรียมตัวเร่งปฏิกิริยา
3. ในขั้นตอนการแคลไชด์ ไม่ว่าจะแคลไชด์ในบรรยายกาศปกติหรือภายใต้ต่างๆ มีความจำเป็นอย่างสูงที่ต้องติดตามอย่างละเอียด ทั้งในเรื่องอุปกรณ์และเวลาในการแคลไชด์ เพราะจะมีผลอย่างสูงต่อคุณสมบัติต่างๆ ของตัวเร่งปฏิกิริยา
4. ในทดสอบตัวเร่งปฏิกิริยาควรที่จะมีการทดสอบที่หลากหลายมากกว่านี้ ทั้งกระบวนการทดสอบ สารตั้งต้น และสภาพของระบบการทดสอบ