

## Abstract

---

**Project Code:** TRG5880270

**Project Title:** Synthesis of copper-cerium oxide-titanium dioxide (Cu-CeO<sub>2</sub>-TiO<sub>2</sub>) nanosheets by the sono-assisted exfoliation method for an application in solar activated photoconversion of CO<sub>2</sub> to fuels

**Investigator:** Asst. Prof. Dr. Panpailin Seeharaj, King Mongkut's Institute of Technology Ladkrabang.

**E-mail Address:** panpailin.se@kmitl.ac.th

**Project Period:** 2 years

This research studied the synthesis of cerium oxide/copper oxide/titanium dioxide (CeO<sub>2</sub>/CuO/TiO<sub>2</sub>) composite materials for an application in photoconversion of CO<sub>2</sub> to fuels. Firstly, anatase TiO<sub>2</sub> particles were surface modified by the sono-assisted exfoliation method using a surfactant, tetrabutylammoniumhydroxide (TBAOH). TEM study of the modified TiO<sub>2</sub> showed that nanosheet structure was delaminated from the mother TiO<sub>2</sub> particles. XRD study reported the main diffraction peaks corresponding to anatase TiO<sub>2</sub>. Raman spectroscopy indicated the formation of TiO<sub>2</sub> nanosheets by exposing form {001} facets. The percentage of TiO<sub>2</sub> nanosheets with exposed {001} facets was 22.5% which resulted in an increase of surface reactive area. The optical property analyzed by UV-visible and fluorescence spectroscopy showed that the surface modified TiO<sub>2</sub> had high photocatalytic activity in methylene blue (MB) degradation due to the reduction of band gap energy (E<sub>g</sub>) and rate of electron-hole recombination. The modified TiO<sub>2</sub> was mixed with CeO<sub>2</sub> and CuO with different weight percentages at 1%CeO<sub>2</sub>/TiO<sub>2</sub>, 3%CuO/TiO<sub>2</sub> and 1%CeO<sub>2</sub>/3%CuO/ TiO<sub>2</sub>. The 1%CeO<sub>2</sub>/3%CuO/TiO<sub>2</sub> showed the highest photocatalytic property. The CO<sub>2</sub> photoconversion efficiency at 6 h reaction time, was 6.04 mmol/g<sub>cat</sub> and 6.42 mmol/g<sub>cat</sub> for methanol and ethanol production, respectively.

**Keywords:** Titanium dioxide, Photocatalysts, Composite materials, Sono-assisted exfoliation, Photoconversion of CO<sub>2</sub>

## บทคัดย่อ

รหัสโครงการ: TRG5880270

ชื่อโครงการ: การสังเคราะห์ตัวเร่งทางแสง ทองแดง-ซีเรียมออกไซด์-ไทเทเนียมไดออกไซด์แผ่นนาโนโดยวิธีโซโนเคมีร่วมกับวิธีการเปิดชั้นเพื่อใช้ในการเปลี่ยนแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์เป็นเชื้อเพลิงด้วยแสงอาทิตย์

ชื่อนักวิจัย: ผศ.ดร.ปานไพลิน สีหาราช สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง

E-mail Address: panpailin.se@kmitl.ac.th

ระยะเวลาโครงการ: 2 ปี

งานวิจัยนี้เป็นการศึกษาวิธีการเตรียมวัสดุผสมซีเรียมไดออกไซด์-คอปเปอร์ออกไซด์-ไทเทเนียมไดออกไซด์ ( $\text{CeO}_2/\text{CuO}/\text{TiO}_2$ ) เพื่อใช้เป็นตัวเร่งปฏิกิริยาทางแสงในการเปลี่ยนแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ (photo-conversion of  $\text{CO}_2$ ) เป็นเชื้อเพลิง โดยเริ่มจากการปรับปรุงพื้นผิวของอนุภาคไทเทเนียมไดออกไซด์ (anatase  $\text{TiO}_2$ ) ให้มีลักษณะเป็นแผ่นขนาดนาโนเมตรด้วยวิธีโซโนเคมีร่วมกับการแยกชั้นผลึก (sono-assisted exfoliation) โดยการเติมสารลดแรงตึงผิวเตตระบิวทิลแอมโมเนียมไฮดรอกไซด์ (TBAOH) จากการตรวจสอบด้วยกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องผ่าน (TEM) พบโครงสร้างแบบแผ่นขนาดนาโนเมตรบนพื้นผิวอนุภาค  $\text{TiO}_2$  ที่ผ่านการปรับปรุงพื้นผิว เมื่อนำวัสดุที่เตรียมได้ไปวิเคราะห์โครงสร้างผลึก พบว่าวัสดุหลังการปรับปรุงพื้นผิวมีรูปแบบการเลี้ยวเบนของรังสีเอ็กซ์ตรงกับอนุภาคอนาเทส  $\text{TiO}_2$  เริ่มต้นและการวิเคราะห์ด้วยเทคนิครามานสเปกโตรสโกปีแสดงให้เห็นว่าโครงสร้างแบบแผ่นขนาดนาโนเมตรเกิดขึ้นจากการแตกออกของผลึกในทิศทางระนาบ {001} ซึ่งคำนวณหาร้อยละการแตกตัวเป็นโครงสร้างแบบแผ่นในทิศทางระนาบ {001} ได้เท่ากับร้อยละ 22.5 ซึ่งส่งผลให้วัสดุที่ได้มีพื้นที่ผิวในการเกิดปฏิกิริยาที่เพิ่มขึ้น การศึกษาสมบัติทางแสงของวัสดุแสดงให้เห็นถึงการลดลงของค่าพลังงานช่องว่างระหว่างแถบพลังงานและอัตราการรวมตัวของอิเล็กตรอนและโฮล ( $e^-$ ,  $h^+$  recombination) ทำให้ตัวเร่งปฏิกิริยาทางแสง  $\text{TiO}_2$  ที่ผ่านการปรับปรุงพื้นที่ผิวมีค่าประสิทธิภาพการย่อยสลายสีย้อมเมทิลีนบลูที่ดีขึ้น หลังจากนั้นนำอนุภาค  $\text{TiO}_2$  ที่ผ่านการปรับปรุงพื้นผิวมาปรับปรุงสมบัติการเป็นตัวเร่งปฏิกิริยาทางแสงด้วยการเติมด้วย  $\text{CeO}_2$  และ  $\text{CuO}$  ในอัตราส่วนร้อยละโดยน้ำหนัก  $1\%\text{CeO}_2/\text{TiO}_2$ ,  $3\%\text{CuO}/\text{TiO}_2$  และ  $1\%\text{CeO}_2/3\%\text{CuO}/\text{TiO}_2$  เมื่อนำไปศึกษาประสิทธิภาพการเป็นตัวเร่งปฏิกิริยาทางแสงในการเปลี่ยนแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์เป็นเชื้อเพลิงพบว่าวัสดุผสม  $1\%\text{CeO}_2/3\%\text{CuO}/\text{TiO}_2$  มีประสิทธิภาพดีที่สุด โดยที่เวลาในการทำปฏิกิริยา 6 ชั่วโมง วัสดุผสม  $1\%\text{CeO}_2/3\%\text{CuO}/\text{TiO}_2$  มีประสิทธิภาพในการเปลี่ยนแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์เป็นเมทานอลและเอทานอลได้  $6.04 \text{ mmol/g}_{\text{cat}}$  และ  $6.42 \text{ mmol/g}_{\text{cat}}$  ตามลำดับ

คำสำคัญ: ไทเทเนียมไดออกไซด์ ตัวเร่งปฏิกิริยาทางแสง วัสดุผสม วิธีโซโนเคมีร่วมกับการแยกชั้นผลึก ปฏิกิริยาทางแสงในการเปลี่ยนแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์