

<b>Thesis Title</b>	Synthesis of Metal-loaded Titanium Dioxide Nanoparticles by Flame Spray Pyrolysis Method and Application as Gas Sensors	
<b>Author</b>	Mr. Weerasak Chomkitichai	
<b>Degree</b>	Doctor of Philosophy (Chemistry)	
<b>Thesis Advisory Committee</b>	Assoc. Prof. Dr. Sukon Phanichphant	Advisor
	Asst. Prof. Dr. Chaikarn Liewhiran	Co-advisor
	Dr. Saengrawee Sriwichai	Co-advisor

### ABSTRACT

Unloaded TiO<sub>2</sub>, 0.25, 0.50, 0.75, 1.0, 2.0 and 3.0 mol% metal (Au, Pt and Ag)-loaded TiO<sub>2</sub> nanoparticles were successfully synthesized by flame spray pyrolysis (FSP) technique. The morphologies and particle sizes were analyzed by using scanning electron microscopy (SEM) and showed surface morphology of unloaded TiO<sub>2</sub> and metal-loaded TiO<sub>2</sub> nanoparticles. The energy dispersive X-ray spectroscopy (EDS) was used to confirm the presence of titanium, oxygen, and metal elements in nanoparticles. The X-ray diffraction (XRD) showed the anatase and rutile phases of TiO<sub>2</sub>. The high resolution transmission electron microscopy (HRTEM) showed that metal nanoparticles deposited on TiO<sub>2</sub> support. It was found that the nanoparticles

synthesized by FSP showed spherical and platelet morphologies. For metal-loaded TiO<sub>2</sub> nanoparticles, very small metal nanoparticles were uniformly dispersed on the surface of larger TiO<sub>2</sub> particles.

In the preparation of sensing films, they were produced by mixing the nanoparticles into an organic paste composed of ethyl cellulose (binder) and  $\alpha$ -terpineol (solvent). The sensing films were prepared by spin coating above Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> substrates equipped with Au interdigitated electrodes. The film morphology was analyzed by SEM technique. The aim of this work was to apply FSP for the production of unloaded TiO<sub>2</sub> and metal-loaded TiO<sub>2</sub> nanoparticles for use as gas sensors.

The gas sensing properties towards hydrogen (H<sub>2</sub>), acetone ((CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CO), carbon monoxide (CO), ethanol (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH), and sulfur dioxide (SO<sub>2</sub>) were investigated at the operating temperatures ranging from 300°C to 400°C in dry air. The H<sub>2</sub>, (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CO and C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH gases showed the low sensor response for unloaded TiO<sub>2</sub>. The results showed that the response of metal-loaded TiO<sub>2</sub> nanoparticles were greater than that of unloaded TiO<sub>2</sub> nanoparticles for H<sub>2</sub>, (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CO, CO and C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH gases. The Pt-loaded TiO<sub>2</sub> sensor enhanced response for (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CO, CO and H<sub>2</sub> gases. The Au-loaded TiO<sub>2</sub> sensor enhanced response for (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CO, CO, C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH and H<sub>2</sub> gases. The Ag-loaded TiO<sub>2</sub> sensor enhanced response for (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CO and H<sub>2</sub> gases. The best responses in this work were 0.50, 2.0 mol% Pt, 0.50 and 0.75mol% Au-loaded TiO<sub>2</sub> for (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CO, H<sub>2</sub>, CO and C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH gas, respectively.

**ชื่อเรื่องวิทยานิพนธ์** การสังเคราะห์อนุภาคนาโนไทเทเนียมไดออกไซด์ที่เติมด้วยโลหะโดยเฟลมสเปร์ย์ไฟโรลิซิสและการประยุกต์เป็นแก๊สเซนเซอร์

**ผู้เขียน** นายวิรัชศักดิ์ จอมกิติชัย

**ปริญญา** ปรัชญาคุณภูมิบัณฑิต (เคมี)

**คณะกรรมการที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์** รศ. ดร. สุคนธ์ พานิชพันธ์ อาจารย์ที่ปรึกษาหลัก  
 ผศ. ดร. ชัยกานต์ เลี้ยวหิรัญ อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม  
 ดร. แสงรวี ศรีวิชัย อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม

### บทคัดย่อ

อนุภาคนาโนไทเทเนียมไดออกไซด์บริสุทธิ์และอนุภาคนาโนไทเทเนียมไดออกไซด์ที่เติมด้วยโลหะ (ทองคำ, แพลทินัม และ เงิน) ที่ความเข้มข้นร้อยละ 0.25, 0.50, 0.75, 1.0, 2.0 และ 3.0 โดยโมล ได้สังเคราะห์โดยวิธีเฟลมสเปร์ย์ไฟโรลิซิส ตามลำดับ ทำการวิเคราะห์คุณสมบัติเฉพาะและขนาดอนุภาคด้วยกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องกราด ซึ่งแสดงให้เห็นพื้นผิวของอนุภาคนาโนไทเทเนียมไดออกไซด์บริสุทธิ์และอนุภาคนาโนไทเทเนียมไดออกไซด์ที่เติมด้วยโลหะ การกระจายพลังงานของรังสีเอกซ์สามารถยืนยันธาตุ ไทเทเนียม ออกซิเจน และ โลหะ (ทองคำ, แพลทินัม และ เงิน) ในอนุภาคผงนาโน การเลี้ยวเบนของรังสีเอกซ์แสดงให้เห็น โครงสร้าง อะนาเทสและรูไทล์ของไทเทเนียมไดออกไซด์ กล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องผ่านชนิดกำลังขยายสูงแสดงให้เห็น โลหะกระจายตัวอยู่บนอนุภาคนาโนไทเทเนียมไดออกไซด์ อนุภาคนาโนที่สังเคราะห์โดยวิธีเฟลมสเปร์ย์ไฟโรลิซิสมีรูปร่างแบบกลม สำหรับขนาดโลหะที่เติมในไทเทเนียมไดออกไซด์มีขนาดเล็กเมื่อเทียบกับขนาดไทเทเนียมไดออกไซด์บริสุทธิ์

ในส่วนฟิล์มของเซนเซอร์ ได้เตรียมแผ่นฟิล์มโดยทำการผสมอนุภาคนาโนกับสารอินทรีย์ ยึดเหนี่ยวได้แก่เอทิลเซลลูโลสและตัวทำละลายของสารเหนียวนำได้แก่แอลฟาเทอโอฟีนอล ทำการเตรียมแผ่นฟิล์มของเซนเซอร์ด้วยวิธีสปิน โคนดิงบนพื้นผิวของอะลูมินาชั้นสเตรดที่ถูกพิมพ์ ลวดลายด้วยอิเล็กโตรคณิตของคำบริสุทธิ ทำการวิเคราะห์คุณสมบัติของฟิล์มด้วยกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องกราด ในงานวิจัยนี้จึงสนใจในการใช้เฟลทสเปรย์ไฟโรลิสซิสเพื่อทำการสังเคราะห์อนุภาคนาโนไทเทเนียมไดออกไซด์บริสุทธิ์ และอนุภาคนาโนไทเทเนียมไดออกไซด์ที่เติมด้วยโลหะสำหรับใช้ในตัวตรวจวัดแก๊ส

การศึกษาคุณสมบัติการตอบสนองต่อแก๊สไฮโดรเจน อะซิโตน คาร์บอนมอนอกไซด์ เอทานอลและซีลเฟอรไดออกไซด์ ที่ความเข้มข้นของแก๊สต่างๆ กัน อุณหภูมิดำเนินการในช่วง 300–400 องศาเซลเซียส ภายใต้สภาวะอากาศแห้ง แก๊สไฮโดรเจน อะซิโตนและเอทานอลได้แสดงการตอบสนองที่ดีสำหรับไทเทเนียมไดออกไซด์ที่ไม่เติมด้วยโลหะ จากผลการทดสอบพบว่าเซนเซอร์ที่เตรียมด้วยอนุภาคนาโนไทเทเนียมไดออกไซด์ที่เติมด้วยโลหะนั้น แสดงคุณสมบัติของการเป็นเซนเซอร์ที่ดีกว่าอนุภาคนาโนไทเทเนียมไดออกไซด์ที่ไม่ได้เติมโลหะต่อแก๊สไฮโดรเจน อะซิโตน คาร์บอนมอนอกไซด์และเอทานอล ซึ่งเซนเซอร์ของอนุภาคนาโนไทเทเนียมไดออกไซด์เติมด้วยแพลทินัมปรับปรุงประสิทธิภาพการตอบสนองต่อแก๊สอะซิโตน คาร์บอนมอนอกไซด์และไฮโดรเจน เซนเซอร์ของอนุภาคนาโนไทเทเนียมไดออกไซด์เติมด้วยทองคำปรับปรุงประสิทธิภาพการตอบสนองต่อแก๊ส คาร์บอนมอนอกไซด์ อะซิโตน เอทานอลและไฮโดรเจน เซนเซอร์ของอนุภาคนาโนไทเทเนียมไดออกไซด์เติมด้วยเงินปรับปรุงประสิทธิภาพการตอบสนองต่อแก๊สอะซิโตนและไฮโดรเจน ค่าการตอบสนองความไวต่อแก๊สที่สูงที่สุดในงานวิจัยนี้คือร้อยละ 0.50, 2.0 โมล ของแพลทินัม 0.50 และ 0.75 โมล ของทองคำที่เติมในไทเทเนียมไดออกไซด์ต่อแก๊สอะซิโตนไฮโดรเจน คาร์บอนมอนอกไซด์ และเอทานอล ตามลำดับ