

มหาวิทยาลัยบูรพา
Burapha University

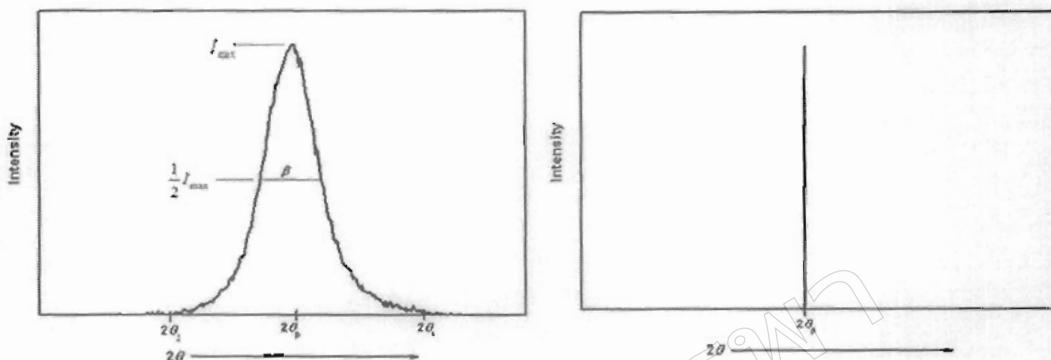
ภาคผนวก

นักวิทยาลัยปูรพ
Burapha University

ภาคผนวก ก

การคำนวณหาขนาดผลึก

การคำนวณพากขนาดผลึก (Crystallite size)



ภาพที่ ก-4 Effect of crystallite size on diffraction curves (schematic)(Cullity, 1978)

Scherrer Equation

$$L = \frac{k\lambda}{\beta \cos \theta_\beta} \quad (\text{ก-3})$$

เมื่อ L คือ ขนาดของผลึกฟิล์มบาง ไห้เทาเนี่ยม ไห้ออกใช้ด้วย หน่วย นาโนเมตร (nm)

k คือ ค่าคงที่เท่ากับ 0.94

λ คือ ความยาวคลื่นของรังสีเอกซ์ ($CuK\alpha = 1.5406 \text{ \AA}$)

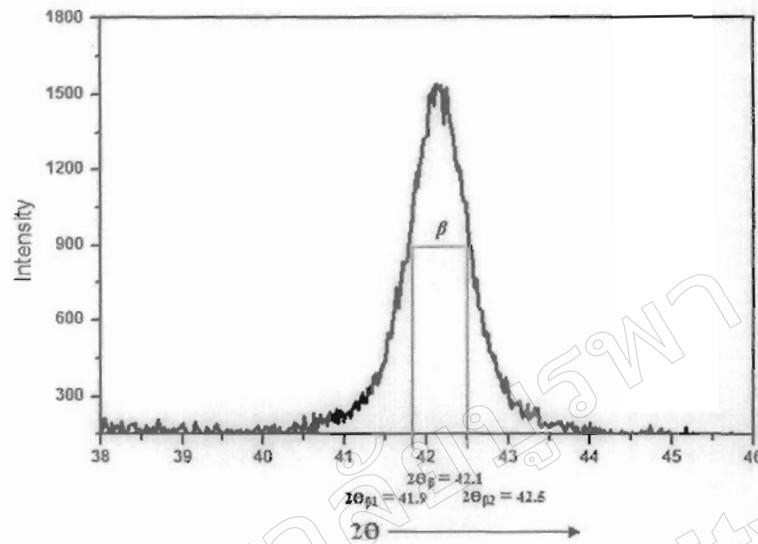
θ คือ ครึ่งหนึ่งของมุมตรงจุดศูนย์กลางพีก หน่วย เ雷เดียน

β คือ ความกว้างครึ่งหนึ่งของพีกที่มีค่าความเข้มสูงสุด

(Full Width at Half Maximum; FWHM) ซึ่งคำนวณได้จากสมการ ก-4

$$\beta = \frac{2\theta_{\beta 2} - 2\theta_{\beta 1}}{2} \quad (\text{ก-4})$$

ตัวอย่าง ก-2 การคำนวณขนาดผลึก



ภาพที่ ก-5 การหาความกว้างครึ่งหนึ่งของพีกที่มีค่าความเบี้มสูงสุด

วิธีคำนวณ หาค่า β จากสมการ ก-4

$$\beta = \frac{2\theta_{\beta_2} - 2\theta_{\beta_1}}{2}$$

$$\beta = \frac{25.56 - 25.08}{2} = 0.0083 \text{ เรเดียน}$$

นำค่า β แทนในสมการ ก-3 จะได้

$$L = \frac{k\lambda}{\beta \cos \theta_\beta} ; \cos \theta_\beta = 0.998 \text{ เรเดียน}$$

$$L = \frac{(0.94)(0.15406)}{(0.0083)(0.998)} = 17.48 \text{ nm}$$

ดังนั้น ผลึกมีขนาดเท่ากับ 17.48 nm

ภาคผนวก ข

ผลงานวิจัยที่ได้รับการตีพิมพ์เผยแพร่



ผลของความหนาที่มีต่อโครงสร้างและสมบัติทางแสง ของพิล์มบางไฟฟานียมไดออกไซด์ที่เคลือบด้วยเทคนิคโซลเจล

Effect of Thickness on Structural and Optical Properties of Titanium dioxide Thin Films Deposited by Sol-Gel Technique

เพ็ญผกา พึงพา¹ นิรันดร์ วิทิตอนันต์^{1,2} และ ณัศกา รัตนะ^{1,2}

¹ ภาควิชาพิสิกส์ คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยบูรพา

² ห้องปฏิบัติการวิจัยพลาสเม่าสำหรับวินิจฉัยสารเคมีที่รักษาอยู่ในร่างกายเป็นเดลิเกตส์ (ThEP) สกอ. ศธ. กรุงเทพฯ
kpenpako@hotmail.com

บทคัดย่อ

พิสูจน์ทางไทยเบี่ยงโดยออกใจ (CTO) ที่ศึกษาบันทึกไว้คือความหนาต่างๆ กัน โดยใช้เทคนิคการเก็บข้อมูลทางวิจัยเชิงเดี่ยวเพื่อศึกษา โดยจะศึกษาลักษณะใดๆ ให้ครอบคลุมร่วมกัน ดังนี้ความต้องการของผู้บริโภค ลักษณะทางสังคมวัฒนธรรม และสมบัติทางแสงของพิล์มนบาง ให้ทราบเบี่ยงโดยออกใจ ด้วยเทคนิคการเลี้ยงเว็บรัวสีเก็อฟ กลุ่มจุดบรรคนัมราชอุดม และเครื่องยุววิลลิปสันเบียร์อ่าว ตามลำดับ ผลการวิเคราะห์ด้วยเทคโนโลยีการเลี้ยงเว็บรัวสีเก็อฟจะพบว่าโครงสร้างทางสังคมที่สำคัญที่สุดคือ ครอบครัวในประเทศไทย เป็นความหนาแน่นของพิล์มนีมากกว่า 160 นาโนเมตร ในส่วนคำແผลบช่องว่างหลังงานของพิล์มนีที่เก็บอุบได้จะมีค่าระดับ 2.90 - 3.20 อีกส่วนของโครงสร้างในส่วนคำແผลบช่องว่างหลังงานจะมีค่าลดลงเมื่อความหนาแน่นของพิล์มนีมากขึ้นเพิ่มขึ้น

คำสำคัญ: ให้ทานเนื้ยนิดอออกไซด์ โซลเจล สมบัติทางแสง

Abstract

Titanium dioxide (TiO_2) thin films of different thickness were deposited on glass slide by sol-gel dip coating method. The structural, morphology and optical characterization were carried out by X-ray diffraction, atomic force microscopy and UV-VIS-NIR spectrophotometer, respectively. The XRD results indicated the presence of the anatase TiO_2 phase for the samples thicker than 160 nm. The optical band gap energy was estimated to be 2.90~3.20 eV, with band gap increased with the increase of the film thickness.

Keywords: Titanium Dioxide, Sol - Gel, Optical Properties

1. บทนำ

ปัจจุบันสารในกลุ่มโลหะทรานซิชันออกไซด์ (Transition-Metal Oxides) ได้รับความสนใจจากกลุ่มนักวิจัยทั่วโลก ที่ได้ดำเนินงานวิจัยและการประยุกต์ใช้งานสารในกลุ่มนี้ด้วยลักษณะทางเคมีที่หลากหลาย เช่น TiO_2 เป็นสารตัวต้นที่ได้รับความสนใจในการวิจัยและนำไปประยุกต์ใช้ประโยชน์อย่างมากในช่วงทศวรรษที่ผ่านมา เนื่องจากมีผลบวกทางเคมี ให้ออกไซด์มีคุณสมบัติที่น่าสนใจหลายด้าน ทั้งทางด้านแสง ไฟฟ้า และเคมี ทำให้มีการนำไปประยุกต์ใช้เป็นสแตนด์เริร์ฟ ส่วนประกอบหลักๆ ในอุตสาหกรรมสมัยใหม่หลายอย่าง เช่น โซลาร์เซลล์ แผงวงจรรวม กระ JACK เลือบ อุปกรณ์เซนเซอร์ หรือ ทางการแพทย์ [1] เป็นต้น

การวิจัยเพื่อการพัฒนาห้องต้มอ่างซึ่งเป็น
กับการก้าวสู่ปัจจุบันของอาเซียน

โดยทั่วไปแล้ววัสดุที่ได้ออกไซด์ตามธรรมชาติมีเฟสอยู่ 3 เฟส คือ รูไทล์ (Rutile) มีโครงสร้างผลึกเป็นแบบเตต拉โกลนอล (Tetragonal) อนาเทส (Anatase) มีโครงสร้างผลึกเป็นแบบเตต拉โกลนอล (Tetragonal) และ บรูไกท์ (Brookite) มีโครงสร้างผลึกเป็นแบบอหוกรอมบิก (Orthorhombic) แต่สำหรับในกรณีพิลเมบาร์ไทด์ทางเดียวไม่สามารถได้ออกไซด์จะพบในรูปของโครงสร้างผลึกในฟล่องนาฬิก ภูเขาและอัมฟอราน (Amorphous) เป็นลักษณะ [2]

การเรียนรู้พิลเมบาร์ไทด์นั้นทำได้หลายวิธี เช่น เทคนิคโซลเจล (Sol-Gel) [3] เทคนิคปั๊บเคอริง (Sputtering) การระเหยสารโดยใช้ไอโอดีอ่อน (Ion Cluster Beam Deposition) [4] ทั้งนี้เทคนิคโซลเจล เป็นเทคโนโลยีที่กำลังมา สำหรับใช้ในการเตรียมพิลเมบาร์ไทด์ทางเดียวได้ออกไซด์ โดยเป็นกระบวนการสังเคราะห์สารจากสถานที่อยู่ในรูปของเหลว (Sol) นาอยู่ในรูปของแข็ง (Gel) โดยอาศัยปฏิกิริยาเมล็ดก่อปฏิกิริยาไฮดรอไลซิส (Hydrolysis) และปฏิกิริยาควบแน่น (Condensation) การเรียนรู้พิลเมบาร์ไทด์โดยเทคนิคโซลเจล มีข้อดีหลายประการ เช่น เป็นวิธีที่ไม่ซับซ้อนและมีต้นทุนไม่สูงมาก อุปกรณ์ในการเตรียมหาได้ร่าย พลัมที่เตรียมได้มีลักษณะที่สม่ำเสมอและสามารถเตรียมในรายตัวบล็อกขนาดใหญ่ (Large Scale) ได้

จากข้อดีของโซลเจลถัดก้าวต่อ ทำให้ในช่วงหลักปีที่ผ่านมาการเคลือบพิลเมบาร์ไทด์ทางเดียวได้ออกไซด์ด้วยเทคนิคโซลเจลได้รับความสนใจในการทำวิจัย จากนักวิจัยต่างๆ ดังจะกล่าวถัดไปในวรรณกรรมที่เกี่ยวข้องดังนี้

2. วรรณกรรมที่เกี่ยวข้อง

Takahashi และคณะ [5] ได้ทำการศึกษาการเตรียมพิลเมบาร์ไทด์ด้วยเทคนิคโซลเจล โดยใช้ทางเดียว เมตรอลิ่วไพรอกไซด์:น้ำมันหوانอกรองในคริก ใบตัวราชวน 1:1:10:1 และ 1:1:50:1 โดยใช้ความร้อนในการรุ่มคลื่น แตกต่างกัน ซึ่งส่งผลให้พิลเมบาร์ไทด์แตกต่างกัน และความหนาพิลเมบาร์ไทด์แตกต่างกันก็จะส่งผลให้มีปริมาณผลลัพธ์ของนาฬิกที่แตกต่างกันด้วย

Guillard และคณะ [6] ได้ทำการศึกษาด้วยวิธีการเคลือบพิลเมบาร์ไทด์โดยใช้การเตรียมที่แตกต่างกันด้วยเทคนิคโซลเจล พบว่า ประสิทธิภาพของพิลเมบาร์ไทด์ที่อุณหภูมิในการรุ่มคลื่น ความหนาของพิลเมบาร์ไทด์ อุณหภูมิในการเคลือบ และการเตรียมสารละลายในการรุ่มคลื่น ต้องเลือกสภาวะที่เหมาะสมแล้วจะได้พิลเมบาร์ไทด์ที่มีประสิทธิภาพสูงสุด

Sreedamny และคณะ [7] ได้ศึกษามีอิทธิพลของอุณหภูมิในการแปรผลลัพธ์ของพิลเมบาร์ไทด์ที่มีผลต่อสมบัติทางแสง และโครงสร้างของพิลเมบาร์ไทด์ทางเดียวได้ออกไซด์ด้วยเทคนิคโซลเจล ใช้เบต้าเรโนไซด์ไพรอกโซโล-ไอคลอส-โนโน่ แมกนีสิท-อีทเดอร์/น้ำกลั่น/กรดอะซิติก ในอัตราส่วนในส่วน 1:321.8:0.7 นาฬิกเพื่ออุณหภูมิ 500 °C ในบรรยายกาศแตกต่างกัน เพื่อให้เกิดเหลอนนาฬิก พิลเมบาร์ไทด์ที่เผาในบรรยายกาศของอุณหภูมน้ำหนาดังผลพิสัยที่แสดง ที่อุณหภูมิ 200-300 นาฬิกา พิลเมบาร์ไทด์ที่เผา 200 nm มีค่าดัชนีหักเมากกว่าพิลเมบาร์ไทด์ที่เผา 300 nm พิลเมบาร์ไทด์ที่เผาในบรรยายกาศของอุณหภูมนี้ มีค่า $E_g = 3.4 \text{ eV}$ ควบคู่กับหนาในบรรยายกาศปกติมีค่า $E_g = 3.3 \text{ eV}$

จากการวิจัยล่าสุด พบว่า โครงสร้างและสมบัติของพิลเมบาร์ไทด์ที่เคลือบด้วยเทคนิคโซลเจล ขึ้นอยู่กับกระบวนการเคลือบและเงื่อนไขที่ใช้ในการเคลือบพิลเมบาร์ไทด์ เช่น อุณหภูมิในการอบ ชนิดของสารตั้งต้นในการเตรียมพิลเมบาร์ไทด์ทางเดียว และของพิลเมบาร์ไทด์ ห้องต้มอ่างซึ่งต้องการศึกษาผลของความหนาของพิลเมบาร์ไทด์ที่มีต่อโครงสร้างและสมบัติทางแสงของพิลเมบาร์ไทด์ทางเดียวได้ออกไซด์ ด้วยเทคนิคโซลเจลแบบซุ่มเคลือบโดยใช้สารตั้งต้น ไทด์ทางเดียวเมตรอลิ่วไพรอกไซด์ ไอซ์ไพรพานอล และปรับค่าความเป็นกรด-เบส ด้วยกรดในคริก ต่อไป

3. วิธีการดำเนินการวิจัย

การเตรียมวัสดุรองรับ

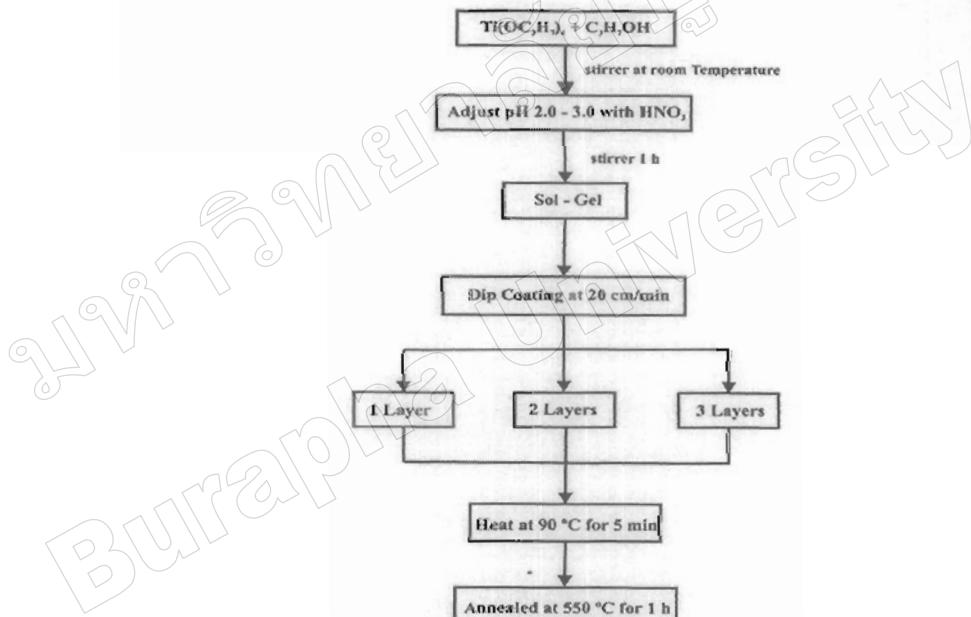
งานวิจัยนี้เป็นการเตรียมพิลเมบาร์ไทด์ทางเดียวได้ออกไซด์บนวัสดุรองรับที่เป็นกระเจกสไลด์ โดยเริ่มจากล้างกระเจกໄลต์ ด้วยอะซีโนน เป็นเวลา 10 นาที ตามด้วยไอซ์ไพรพานอล อีก 5 นาที และนำไปแช่ในสารละลายกรดในคริก 3% อีก 1 ชั่วโมง นำไปล้างน้ำและเปลี่ยนให้แห้ง

การเตรียมพิล์มนบางไทฟานีเย็นโดยออกไซต์

1. ผสมไทฟานีเย็นเดคราโนไซด์ในด้วนทำละลายไโอลิ่ฟ์ไทรานอล ให้มีความเข้มข้น 0.27 มลกร./มล. ที่อุณหภูมิห้อง พร้อมทั้งทำการ stirrer ไปด้วย
2. ปรับด้วยกรดในติกกิ ให้อ้าดูในสภาวะกรด (พีเอช ~ 2 – 3)
3. ทำการคน (stirrer) เป็นเวลา 1 ชั่วโมง
4. ทำการซุ่มแลกเปลี่ยนสารละลายแบบกราฟฟิกส์ ที่อัตราเร็ว 20 เซนติเมตรต่อนาที
5. นำไปอบที่อุณหภูมิ 90 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 5 นาที
6. ทำการเคลือบและอบพิล์มน้ำเป็นวงรีตามขั้นของการเคลือบพิล์มน (1, 2 และ 3 ชั้น) ขั้นสุดท้ายของพิล์มน ให้ป่าไปอบที่อุณหภูมิ 550 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 1 ชั่วโมง

การทดสอบคุณภาพของพิล์มนบางไทฟานีเย็นโดยออกไซต์

ลักษณะเฉพาะของพิล์มนที่เคลือบได้ศักดาด้วยเทคนิคดังๆ ดังนี้ วัดความหนาของพิล์มนบางด้วยเครื่อง Surftest (Mitutoyo SV-500) เฟสและโครงสร้างลักษณะพิล์มนบางไทฟานีเย็นโดยออกไซต์วิเคราะห์ด้วยเทคนิค XRD (Bruker D8) ลักษณะพื้นผิวเครื่องที่ด้วยเทคนิค AFM (SEIKO Instrument SPI4000) และในส่วนเบื้องบนของการส่องผ่านของแสง ใช้เครื่อง UV-Vis-NIR Spectrophotometer (shimadzu UV-3600)



ภาพที่ 1 ขั้นตอนการเคลือบพิล์มนบางไทฟานีเย็นโดยออกไซต์

การวิจัยเพื่อการพัฒนาห้องเรียนค่างชั้นเรียน
กับภาษากราฟิกภาษาอังกฤษ

4. ผลการดำเนินงาน

ลักษณะทางภาพของพิล์มบางไฟฟ้าเนียมไดออกไซด์

เมื่อทำการผ่าตัดเส้นบาร์ที่จำนวนชั้นต่างๆ กัน คือ 1 ชั้น 2 ชั้น และ 3 ชั้น นำไปรักษาความหนาด้วยเครื่อง Surftest พบว่าพิล์มบางไฟฟ้าเนียมหนาเป็น 111 nm , 160 nm และ 208 nm ตามลำดับ ลักษณะของเนื้อพิล์มจากการมองด้วยตาเปล่านี้อีกครั้งจะใส เรียบ และมีการขีด劃ของพิล์มตึ ดังแสดงในภาพที่ 2



ภาพที่ 2 ลักษณะของพิล์มบางไฟฟ้าเนียมไดออกไซด์ที่ความหนาต่างๆ

ลักษณะทางโครงสร้างหลักของพิล์มบางไฟฟ้าเนียมไดออกไซด์

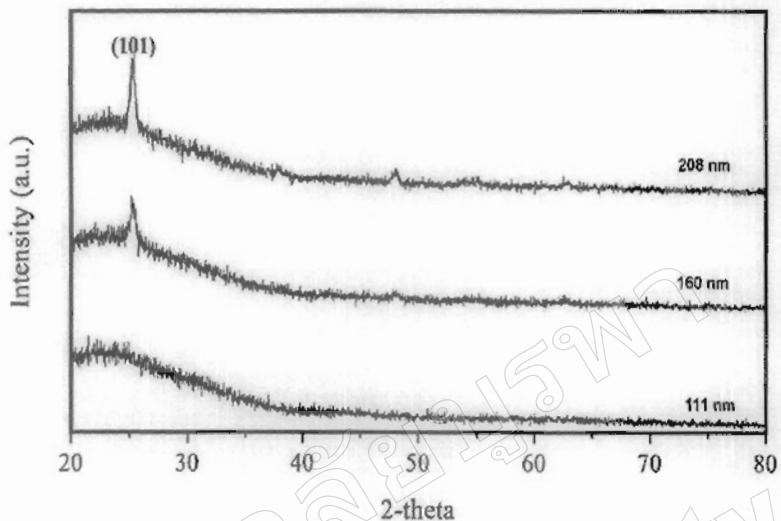
ภาพที่ 3 แสดงลักษณะทางโครงสร้างหลักของพิล์มบางไฟฟ้าเนียมไดออกไซด์ที่ความหนาด้วยเทคนิค XRD [8] พบว่า พิล์มบางไฟฟ้าเนียมไดออกไซด์ที่ความหนา 111 nm เมื่อนำมาตรวจสอบด้วยเทคนิค XRD จึงไม่พบพิคการเลี้ยวเบนรังสีเอกซ์ ของไฟฟ้าเนียมไดออกไซด์ในเหล็กอนาเทส ส่วนพิล์มบางไฟฟ้าเนียมไดออกไซด์ที่ความหนา 160 nm และ 208 nm พบพิค การเลี้ยวเบนรังสีเอกซ์ของไฟฟ้าเนียมไดออกไซด์ในเหล็กอนาเทสปรากฎุที่ระนาบผืน (101) ที่มุม 2θ เท่ากับ 25.24 และ 25.28 องศา ตามลำดับ และเมื่อนำไปคานวณหาขนาดผลลัพธ์ของไฟฟ้าเนียมไดออกไซด์โดยใช้สมการ Seherrer Equation [9]

$$L = \frac{k\lambda}{\beta \cos \theta}$$

เมื่อ

- L คือ ขนาดของลักษณะไฟฟ้าเนียมไดออกไซด์
- k คือ ค่าคงที่ที่เท่ากับ 0.94
- λ คือ ความยาวคลื่นของรังสีเอกซ์ ($CuK_{\alpha} = 1.5406$)
- β คือ ความกว้างครึ่งหนึ่งของพิคที่มีค่าความเห็นสูงสุด
- θ คือ ครึ่งหนึ่งของมุมตรงข้ามศูนย์กลางพิค

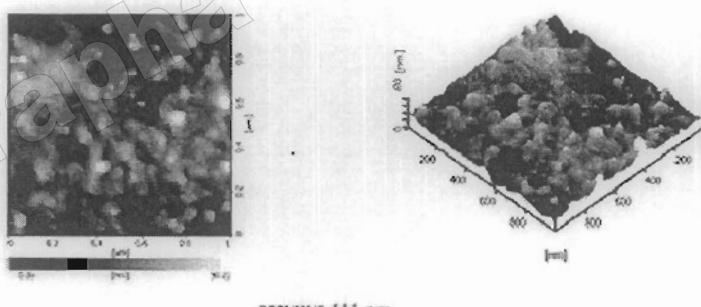
พิล์มบางที่ความหนา 111 nm ไม่พบพิคการเลี้ยวเบนรังสีเอกซ์ของไฟฟ้าเนียมไดออกไซด์ จึงไม่สามารถคำนวณหาขนาดของลักษณะได้ ส่วนพิล์มบางไฟฟ้าเนียมไดออกไซด์ที่ความหนา 160 nm และ 208 nm สามารถคำนวณหาขนาดของลักษณะได้เป็น 17 nm และ 18 nm ตามลำดับ ซึ่งมีขนาดผลลัพธ์ที่ไม่แตกต่างกัน นอกจากนี้ความเห็นของพิคการเลี้ยวเบนรังสีเอกซ์ของไฟฟ้าเนียมไดออกไซด์จะมีค่าสูงขึ้น เมื่อจำนวนชั้นในการเคลือบของพิล์มมีค่าเพิ่มขึ้น ซึ่งเป็นผลเนื่องจากความหนาของพิล์มที่มีค่าเพิ่มขึ้นตามจำนวนชั้นในการเคลือบ



ภาพที่ 3 ผลการวิเคราะห์พิสูจน์ทางไฟฟ้าเนียร์ไดอ็อกไซด์ตัวยงเทคนิค XRD ที่ความหนาต่างๆ

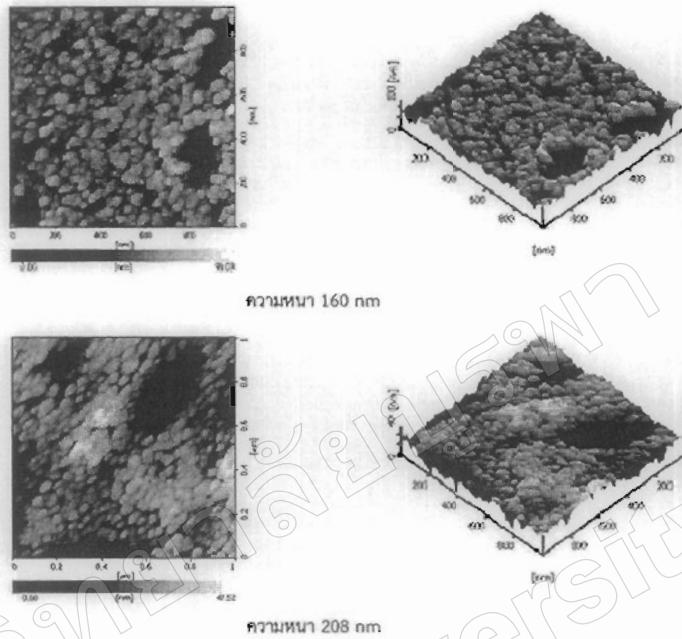
ลักษณะพิเศษของพิสูจน์ทางไฟฟ้าเนียร์ไดอ็อกไซด์

ผลของการถ่ายภาพที่ 3 ความหนาบีบและหาความหนาของพิสูจน์ทางไฟฟ้าเนียร์ไดอ็อกไซด์ตัวยงเครื่อง Atomic Force Microscope [10] และในภาพที่ 4 พบว่า พิสูจน์ทางไฟฟ้าหนา 111 nm ลักษณะของเกร็นยังไม่ชัดเจน ที่ความหนา 160 nm และ 208 nm ลักษณะของเกร็นมีลักษณะกลมรี ขนาดของเกร็นมีค่าเล็กในระดับนาโนโดยมีค่าประมาณ 60 nm นอกจากนี้ยังพบรูพื้นผิวน้ำดึงเก็บที่นิ่วพิรุ่ง ที่ทุกเงื่อนไขของการเคลือบ



ความหนา 111 nm

การวิจัยเพื่อการพัฒนาห้องแม่บ้านยีนส์
กับการท้าทายปะทะภัยอาชีวชน



ภาพที่ 4 สภาพผื้นผ้าและภาพ 3 มีติขึ้นพิล์มน้ำให้หายเมื่อออกไช้ต่อกว่าหนาค่าๆ

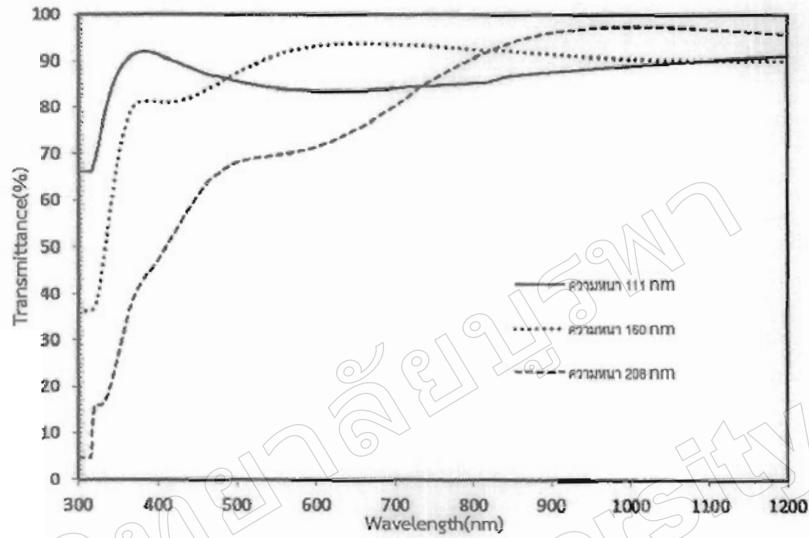
ค่าการส่งผ่านแสงและค่าแบบซ่องว่างถังงานของพิล์มน้ำให้หายเมื่อออกไช้ต่อกับการศึกษาพิล์มน้ำให้หายเมื่อใช้อุปกรณ์ UV-VIS-NIR Spectrophotometer ดังแสดงในภาพที่ 5 พบว่า ในช่วงความยาวคลื่น 300-500 nm ผู้เชี่ยวชาญด้านการส่งผ่านแสงลดลงเมื่อพิล์มน้ำความหนาเพิ่มขึ้น เมื่อพิจารณาที่ความยาวคลื่น 550 nm พบว่า เมื่อเพิ่มค่าการส่งผ่านแสงของพิล์มน้ำให้หายเมื่อออกไช้ต่อกว่าหนา 111 nm 160 nm และ 208 nm มีค่าเป็น 85 %, 91 % และ 70 % ตามลำดับ

เมื่อนำไปรีเซ็นต์การส่งผ่านแสงของพิล์มน้ำให้หายเมื่อออกไช้ต่อมากำเนิดค่าแบบซ่องว่างเพลิงงาน [11] จากสมการ

$$(\alpha h\nu)^2 = E_D (h\nu - E_g)$$

มีอ	\hbar	ค่าคงที่ของแพลนค์
	ν	ค่าความถี่ของไฟตอนที่ดักกระบวนการ
	E_D	ค่า ค่าคงที่
	α	สัมประสิทธิ์การดูดกลืนแสง
	E_g	ค่า ค่าแบบซ่องว่างหลังงาน

ค่าແນບຂ່ອງວ່າງພັສຈຳນອງໄທທາເນື້ນໄດ້ອອກໄຫ້ຕໍ່ຄວາມໜາດ່າງໆ ແສດໃນຄວາງທີ 1 ຈຶ່ງເຫັນໄວ້ວ່າ ເມື່ອຄວາມໜາດຂອງພິລິນບາງໄທທາເນື້ນໄດ້ອອກໄຫ້ສິ້ນເຂັ້ມ້າ ທໍາທີ່ມີຄວາມໜາດລົດ



ຮາບທີ 5 ສະເປດກວນກາສົ່ງຜ່ານແສງຂອງພິລິນບາງໄທທາເນື້ນໄດ້ອອກໄຫ້ຕໍ່ຄວາມໜາດ່າງໆ

ຄວາງທີ 1 ດ້ວຍພິລິນບາງໄທທາເນື້ນໄດ້ອອກໄຫ້ຕໍ່ຄວາມໜາດ່າງໆ

ຄວາມໜາດຂອງພິລິນບາງໄທທາເນື້ນໄດ້ອອກໄຫ້ (nm) ດ້ວຍພິລິນບາງໄທທາເນື້ນໄດ້ອອກໄຫ້ຕໍ່ຄວາມໜາດ່າງໆ

ຄວາມໜາດຂອງພິລິນບາງໄທທາເນື້ນໄດ້ອອກໄຫ້ (nm)	ດ້ວຍພິລິນບາງໄທທາເນື້ນໄດ້ອອກໄຫ້ຕໍ່ຄວາມໜາດ່າງໆ (eV)
111	3.20
160	3.15
208	2.90

5. ບໍລິສຸດ

ຈານວິຊ້ນີ້ເປັນການສຶກສາພົດຂອງຄວາມໜາດຂອງພິລິນທີ່ມີຕໍ່ໂຄຮສ້າງແລະສົມບັດທາງແສງຂອງພິລິນບາງໄທທາເນື້ນໄດ້ອອກໄຫ້ຕໍ່ທີ່ເຕີມດ້ວຍວິຊ້ໂຄຮເຈລແບບຊຸມເຄືອບ ໂດຍເຄືອບພິລິນບາງໄທທາເນື້ນໄດ້ອອກໄຫ້ຕໍ່ບັນກຣຈກສໄລ໌. ກາຍໄດ້ເລືອນໃຈຄວາມໜາດຂອງພິລິນບາງໄທທາເນື້ນໄດ້ອອກໄຫ້ຕໍ່ເກົ່າກະກວາງເປົ້າສົກມະພັນຕົ້ນຕົ້າ ແລະສົມບັດທາມສະໂລບໃຈ່ສ່າງຕັ້ງຕ່ານໄທທາເນື້ນເຕດະໄວໃຫ້ພິລິນບາງໄທທາເນື້ນໄດ້ອອກໄຫ້ຕໍ່ກະລາຍໄວໃຫ້ພິລິນບາງໄທທາເນື້ນໄດ້ອອກໄຫ້ຕໍ່ຄວາມໜາດ່າງໆ 20 ເຫັນດີເມດຕ່ອນທີ່ທໍາໄດ້ພິລິນບາງໄທທາເນື້ນໄດ້ອອກໄຫ້ຕໍ່ຄວາມໜາດ່າງໆ 20 ເຫັນດີເມດຕ່ອນທີ່ທໍາໄດ້ພິລິນບາງໄທທາເນື້ນໄດ້ອອກໄຫ້ຕໍ່ຄວາມໜາດ່າງໆ 160 ແລະ 208 ນີ້ວິເຄາະທີ່ດ້ວຍເຫດຜົນ XRD ບັນທຶກການເລື່ອງເບນວັງສືເອກະໜອງໄທທາເນື້ນໄດ້ອອກໄຫ້ຕົນເພື່ອນາເທັກທີ່ເດັ່ນຫັດທີ່ຮະນາບມີສົກ

การวิจัยเพื่อการพัฒนาห้องถังน้ำยาขึ้น
กับการตัวกว่าปะตามความต้องการ

(101) โดยความเห็นของพี่ครูจะมีค่าเพิ่มน้ำดามความหนาของพิล์มที่เพิ่มขึ้น หรือจำนวนชั้นในการเคลือบเพิ่มมากขึ้น ในขณะที่สักษณะของพิล์มน้ำยาให้หายเนียนได้ออกไซด์ พิล์มน้ำยาให้หายได้ออกไซด์ที่เคลือบได้มีสักษณะใส โปร่งแสง และพบว่าช่วงรังสีบูร์ เปอร์เซนต์การส่องผ่านและลดลงเมื่อความหนาของพิล์มเพิ่มขึ้น เมื่อคำนวณค่าແணซ์ของรังสีที่ว่างหลังรุนพบว่า ค่าແணซ์ของรังสีที่ว่างหลังรุนพบว่า ค่าระห่ำห่วง 2.90-3.20 eV ซึ่งเป็นค่าที่ใกล้เคียงกับค่าของรังสีที่ว่างหลังรุนพบว่าของพิล์มน้ำยาให้หายเนียนได้ออกไซด์ที่เครียดตัวยีวอ่อน [12]

เอกสารอ้างอิง

- [1] Dumitriu, D., Bally, A.R., Ballif , A. C., Hones, P., Schmid, P.E., Sanjinés, R., Lévy, F., & Părvulescu, Photocatalytic Degradation of Phenol by TiO₂ Thin Films Prepared by Sputtering , Applied Catalysis B: Environmental, 25, 2000, 83-92.
- [2] Löbl, P., Huppertz, M., Mergel, D., Nucleation and growth in TiO₂ films prepared by sputtering and evaporation. Thin Solid Films, 251, 1994, 72.
- [3] Guan, K., Relationship Between Photocatalytic Activity, Hydrophilicity and Self-Cleaning Effect of TiO₂/SiO₂ films. Surface & Coatings Technology, 191, 2005, 155-160.
- [4] Barnes, M. C., Kumar, S., Green, L., Hwang, N. M., & Gerson, A. R., The Mechanism of Low Temperature Deposition of Crystalline Anatase by Reactive DC Magnetron Sputtering. Surface & Coatings Technology, 57, 2005, 967-971.
- [5] Sreemany, M. and Sen S., Influence of calcinations ambient and film thickness on the optical and structural properties of sol-gel TiO₂ thin films. Materials Research Bulletin, 42, 2007, 177-189.
- [6] Takahashi, M., Tsukigishi, K., Uchino, T. and Yoko, T., Enhanced Photocurrent in Thin Film TiO₂ Electrode Prepared by Sol-Gel. Thin Solid Films, 388, 2001, 231-236.
- [7] Guillard, C., Beaugiraud, B., Dutriez, C., Herrmann, J.M., Jaffrezic, H., Renault, N.J. and Lacreix, M., Physicochemical Properties and Photocatalytic and Activities of TiO₂ Films Prepared by Sol-Gel Methods. Applied Catalysis B : Environmental, 39, 2002, 331-342.
- [8] กนก อุ่ยมานา กิจ, “การศึกษาการเคลือบพิล์มน้ำยาหล่อขึ้นที่ให้ค่าการปลดปล่อยรังสีต่ำ”, วิทยานิพนธ์ปริญญา วิทยาศาสตรมหาบัณฑิต, สาขาวิชาพิสิกส์ คณะวิทยาศาสตร์, มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี, 2547.
- [9] Kim, D.J., Han, S.H., and Kim, E.J., Influence of Calcination Temperature on Structural and OpticalProperties of TiO₂ Thin Films Prepared by Sol-Gel Dip Coating. Materials Letters, 57, 2002, 355-360.
- [10] ดร. ภพันธุ์ กกฤช, “การศึกษาสภาพพื้นผิวด้วยไฟฟิล์มอย์ โดยใช้เทคนิค Atomic Force Microscopy”, วารสาร เทคโนโลยีวัสดุ, 15, 2542, 46-50.
- [11] สุม犹า ศุวรรณบุรณ, “สมบัติทางแสงของผงเชิงค์ออกไซด์ที่เจือด้วยแมกนีเซียมในระดับนาโนเมตร”, การประชุมวิชาการ ดำเนินรังสีน้ำเสียงและวัสดุ, 1, มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์, 31 สิงหาคม 2550.
- [12] Zhao, X. T., Sakka, K., Kihara, N., Takada, Y., Arita, M., & Masuda, M. Structure and Photo-Induced Features of TiO₂ Thin Films Prepared by RF Magnetron Sputtering. Microelectronics Journal, 36, 2005, 549-551.

**รายชื่อคณะกรรมการประเมินบทความวิจัยโครงการจัดประชุมวิชาการ
มหาวิทยาลัยราชภัฏนครปฐม ครั้งที่ 5**

1. รองศาสตราจารย์โสรัจ	กายบริบูรณ์	ประธานกรรมการ
2. ศาสตราจารย์ ดร.สุกางค์	จันทวนิช	กรรมการ
3. รองศาสตราจารย์ลีรัตน์	พยอมเย้ม	กรรมการ
4. รองศาสตราจารย์บรรดล	สุขปิติ	กรรมการ
5. รองศาสตราจารย์ ดร.สุนุดครา	ตะบูนพงศ์	กรรมการ
6. รองศาสตราจารย์ ดร.ปิยะ	โคงวันท์ทวีวัฒน์	กรรมการ
7. รองศาสตราจารย์ ดร.วิไลภรณ์	วรจิตคนันท์	กรรมการ
8. รองศาสตราจารย์ ดร.วีลารัตน์	ศิรินทร์	กรรมการ
9. รองศาสตราจารย์ศุทธินี	โอบายะวะหยี	กรรมการ
10. รองศาสตราจารย์ ดร.สมบูรณ์	ศิริสรรพัติ	กรรมการ
11. รองศาสตราจารย์ ดร.สมิต	อินทร์ศิริพงษ์	กรรมการ
12. รองศาสตราจารย์ลิขิต	กาญจนารณ์	กรรมการ
13. รองศาสตราจารย์ ดร.กัญญาณ	อินหวัง	กรรมการ
14. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.โนอิน	ศรีเสภา	กรรมการ
15. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.ศิลปชัย	งงตacula	กรรมการ
16. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.ธนกร	พิศาลพงศ์	กรรมการ
17. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.วิชัย	คำใบ	กรรมการ
18. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.จักรพงษ์	แก้วขาว	กรรมการ
19. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.กฤติยา	ธุจิโชค	กรรมการ
20. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.ธราพร	ชายรงค์	กรรมการ
21. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.夷นาภา	บัวเวช	กรรมการ
22. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.เกศินี	ประทุมสุวรรณ	กรรมการ
23. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.ธงชัย	พงศ์สิทธิ์กาญจนฯ	กรรมการ
24. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.ทัยชนก	บัวเจริญ	กรรมการ
25. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.กมลพร	สอนศรี	กรรมการ
26. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.พิมสุกการ	จันทนาสีสดดี	กรรมการ
27. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.กันเพ็จima	นิตทองคำ	กรรมการ
28. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.สุวิมิต	เรืองศรี	กรรมการ
29. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.สุกเร	แก้วนวล	กรรมการ
30. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.สุภาณี	อินทน์จันทන	กรรมการ
31. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.เกศินี	ประทุมสุวรรณ	กรรมการ
32. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.สุวัฒน์	อิมมาสังคันนท์	กรรมการ
33. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.จันทนา	วัฒนากาญจนฯ	กรรมการ
34. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.สมใจ	บุญพาณนท์	กรรมการ

การวิจัยเพื่อการพัฒนาท้องถิ่นอย่างยั่งยืน
กับการก้าวสู่ประเทศไทยอาชีวศึกษา

35. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.กุลวรา	สุวรรณพิมล	กรรมการ
36. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.ธชพร	จันทร์สว่าง	กรรมการ
37. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.เติดศักดิ์	ไม้เห้าทอง	กรรมการ
38. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.แสงเทียน	อยู่เลา	กรรมการ
39. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.ภัทร์	พโลอยหวาน	กรรมการ
40. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.ชนินทร์	อยู่เพชร	กรรมการ
41. อาจารย์ ดร.รัชดาเรืองทรัพย์	วังกานนท์	กรรมการ
42. อาจารย์ ดร.วัลลภภา	จันทร์เพ็ญ	กรรมการ
43. อาจารย์ ดร.บุญสม	หับลาย	กรรมการ
44. อาจารย์ ดร.สุจิตรา	คงจันดา	กรรมการ
45. อาจารย์ ดร.จิตติรัตน์	แสงเสือคุณตี้	กรรมการ
46. อาจารย์ ดร.อัมรินทร์	อินทร์อยู่	กรรมการ
47. อาจารย์ ดร.นากากรณ์	ยอดสิน	กรรมการ
48. อาจารย์ ดร.ครุณี	โภคเนมเอก	กรรมการ
49. อาจารย์ ดร.วิชาญ	พันธุ์ประเสริฐ	กรรมการ
50. อาจารย์ ดร.นิพล	เชื้อเมืองพาณ	กรรมการ
51. อาจารย์ ดร.ขานนท์	วิวิสาร	กรรมการ
52. อาจารย์ ดร.สามារยุ	ทิมนacd	กรรมการ
53. อาจารย์ ดร.วรรณเวชร์	บุญตุ่ม	กรรมการ
54. อาจารย์ ดร.พิทักษ์วงศ์	ป้อมปราบสี	กรรมการ
55. อาจารย์ ดร.เปรมศิริ	ใจจนลังกาล	กรรมการ
56. อาจารย์ ดร.นาพร	แท้วัดดี	กรรมการ
57. อาจารย์ ดร.บุญรง	วสุริย์	กรรมการ
58. อาจารย์ ดร.สุขาดา	แสงดวงดี	กรรมการ
59. อาจารย์ ดร.ธดา	สิทธิ์รดา	กรรมการ
60. อาจารย์ ดร.พิชญาดา	อินยา	กรรมการ
61. อาจารย์ ดร.สุพจน์	เยงพะพรหม	กรรมการ
62. อาจารย์ ดร.สุวิมล	มารคิวบูลย์ชัย	กรรมการ
63. อาจารย์ ดร.สุริยะ	รูปนมอก	กรรมการ
64. อาจารย์ ดร.พรรณี	สุกัตตี	กรรมการ
65. อาจารย์ ดร.คงใจ	ชนะลิทธิ์	กรรมการ
66. อาจารย์ ดร.อรพรรณ	ศุภินดา	กรรมการ
67. อาจารย์ ดร.จตุรงค์	อินทร์รุ่ง	กรรมการ
68. อาจารย์ ดร.สำเริง	กุจิรพันธ์	กรรมการ
69. อาจารย์ ดร.ธีระพร	อาหยวน์	กรรมการ
70. อาจารย์ ดร.มาตรฐาน	พัฒผล	กรรมการ
71. อาจารย์กนกฤท	ถนนสัตย์	กรรมการ
72. อาจารย์ ดร.ธีรนันท์	วรรณาศิริ	กรรมการ

73. อาจารย์ ดร.มนตรี	วิวัฒสุข	กรรมการ
74. อาจารย์ ดร.สมศักดิ์	อมรลิริพงศ์	กรรมการ
75. อาจารย์ ดร.เสรี	วรพงษ์	กรรมการ
76. อาจารย์ ดร.นภารณ์	สังจารักษ์ ชีระชูติ	กรรมการ
77. อาจารย์ ดร.กรันยา	ยามันดุครัตน์	กรรมการ
78. อาจารย์ ดร.นฤบดล	ทองเขียว	กรรมการ
79. อาจารย์ ดร.ธนสันี	เพียรศรี阁ล	กรรมการ
80. อาจารย์ ดร.ไก่รุ่ง	เชงพะระหวหม	กรรมการ
81. อาจารย์ ดร.กัญญา	สอนสนิก	กรรมการ
82. อาจารย์ ดร.กิตติพันธ์	บุญอินทร์	กรรมการ
83. อาจารย์ ดร.ภาณุวัฒน์	จิมมาลาวงศ์	กรรมการ
84. อาจารย์ ดร.ณัฐกฤตา	จันทิมา	กรรมการ
85. อาจารย์ ดร.ยศกิต	เรืองทวีป	กรรมการ
86. อาจารย์ ดร.พุฒิพล	ถิ่นกิจเจริญภรณ์	กรรมการ
87. อาจารย์ ดร.ณรงค์ชัย	บุญได้ภรรย	กรรมการ
88. อาจารย์ ดร.กีรติ	นิติเดชรี	กรรมการ
89. อาจารย์ ดร.ณัฐพล	ศรีสิทธิโภคกุล	กรรมการ
90. อาจารย์ ดร.ศุภารัตน์	ทักษิณเจริญ	กรรมการ
91. อาจารย์ ดร.ร่มเกล้า	ศิลธรรม	กรรมการ
92. อาจารย์ ดร.ไพรัช	นาอกาญจนกุล	กรรมการ
93. อาจารย์ ดร.สุเมธ	วงศ์ตักษ์	กรรมการ
94. อาจารย์ ดร.อัตตประภานต์	ภูดิันทร์	กรรมการ
95. อาจารย์ ดร.โนมัย	ให้เชทอง	กรรมการ
96. อาจารย์ ดร.ดาวินทร์	ให้อ็ตตั้งธรรม	กรรมการ
97. อาจารย์ ดร.ปานิชาติ	ข้าเรือง	กรรมการ
98. อาจารย์ ดร.รักษ์พงศ์	วงศารใจน	กรรมการ
99. เรืออากาศโทราศรินต์	จันรัมดา	กรรมการ
100. อาจารย์ ดร.กรันย์	ธัญดารีบี	กรรมการ
101. อาจารย์ ดร.เกรียงไห้วัฒน์	เอกคณานุวงค์	กรรมการ
102. อาจารย์ สлавพงษ์	ยมมาพัฒน์	กรรมการ
103. อาจารย์ ดร.ทรงพันธ์	ศรีสวัสดิ์	กรรมการ
104. พันตำรวจเอก ดร.อุตุษฎ์	ศรีเสือขาม	กรรมการ
105. อาจารย์ ดร.สุรศักดิ์	ໂຕປະສີ	กรรมการ
106. อาจารย์ ดร.พัชรศักดิ์	อาลัย	กรรมการและเลขานุการ

