

ชื่อเรื่องวิทยานิพนธ์

ผลของขนาดอนุภาคน้ำที่มีต่อสมบัติทางไฟฟ้าของ  
แบเรียมติเตเนต

ชื่อผู้เขียน

นางสาวหนึ่งฤทัย ภูติพิช

วิทยาศาสตรมหาบัณฑิต

สาขาวิชาฟิสิกส์ประยุกต์

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์ : ผศ.ดร. กอบวุฒิ รุจิธนาภูต ประธานกรรมการ  
ศ.ดร. ทวี ตันมคริ กรรมการ  
รศ.ดร. นรินทร์ สิริกุลรัตน์ กรรมการ

### บทคัดย่อ

การศึกษาผลของขนาดอนุภาคน้ำที่มีผลต่อสมบัติทางไฟฟ้าของผงแบเรียมติเตเนต  
มีวัตถุประสงค์อยู่ 3 ประการคือ ประการที่หนึ่ง เพื่อเตรียม BaTiO<sub>3</sub> ด้วยวิธีการตก  
ตะกอนจากสารละลายเนื้อดียกัน โดยใช้สารตั้งต้นเป็น BaCl<sub>2</sub>.2H<sub>2</sub>O, TiCl<sub>4</sub> และ  
(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>C<sub>2</sub>H<sub>4</sub> โดยให้มีอัตราส่วนในการเตรียม [Ti<sup>4+</sup>] : [Ba<sup>2+</sup>] : [C<sub>2</sub>O<sub>4</sub><sup>2-</sup>] เป็น 1 : 1.05 : 2.2  
พบว่าสารที่เตรียมตกตะกอนได้จะเป็น BaTiO(C<sub>2</sub>O<sub>4</sub>)<sub>2</sub>.4H<sub>2</sub>O และเมื่อนำสารนี้ไปเผา ที่  
อุณหภูมิตั้งแต่ 400 - 1400 °C โดยเพิ่มอุณหภูมิขึ้นละ 100 °C พบว่า BaTiO(C<sub>2</sub>O<sub>4</sub>)<sub>2</sub>.4H<sub>2</sub>O  
จะเปลี่ยนสถานะไปเป็น BaTiO<sub>3</sub> ที่อุณหภูมิ 700 °C ประการต่อมาได้ศึกษาขนาด  
อนุภาคน้ำของสาร BaTiO<sub>3</sub> ที่อุณหภูมิต่างๆ พบร่วมน้ำอนุภาคน้ำของสารที่เตรียมได้จะอยู่  
ในหน่วยนาโนเมตร และขนาดอนุภาคน้ำของสารสามารถที่จะเปลี่ยนแปลงได้โดยการเพิ่ม  
อุณหภูมิในการเผา calcine นั่นคือเมื่อเผาที่อุณหภูมิสูงขึ้นขนาดอนุภาคน้ำของสารจะใหญ่  
ขึ้น ประการสุดท้ายเพื่อสร้าง capacitor โดยใช้ BaTiO<sub>3</sub> เซรามิก โดยมีการเติมสารเจือ  
DyCl<sub>3</sub>.6H<sub>2</sub>O ด้วยอัตราส่วน 0.8, 2.0, และ 5.0 โมลperเซ็นต์ พบร่ว่า ค่าไอดอลิเอ็กตริก ที่  
วัดได้จะมีค่าประมาณ 4000, 3600 และ 3300 ตามลำดับ

**Thesis Title** Effects of Particle Size on Electrical Properties of  
Barium Titanate

**Author** Miss. Neungreuthai Phoosit

**M.S.** Apply Physics

<b>Examining Committee :</b>	Asst. Prof. Dr. Gobwut Rujijanagul	Chairman
	Prof. Dr. Tawee Tunkasiri	Member
	Assoc. Prof. Dr. Narin Sirikulrat	Member

### Abstract

A study of the effects of particle size on electrical properties of Barium titanate powder ( $\text{BaTiO}_3$ ) was carried out. There are three objectives in this study. Firstly,  $\text{BaTiO}_3$  powder was prepared by co - precipitation technique using  $\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{TiCl}_4$  and  $(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{C}_2\text{H}_4$ . The ratio of  $[\text{Ti}^{4+}] : [\text{Ba}^{2+}] : [\text{C}_2\text{O}_4^{2-}]$  is 1:1.05:2.2. The precipitate powder was  $\text{BaTiO}(\text{C}_2\text{O}_4)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ . Annealing was carried out form 400 - 1400 °c in step of 100 °c. The results showed that  $\text{BaTiO}(\text{C}_2\text{O}_4)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$  transforms to  $\text{BaTiO}_3$  at 700°c. Secondly, particle size of  $\text{BaTiO}_3$  powder was measured at each anneal. It was found that the particle size is in nanometer order. The particle size increases with the increasing temperature. Finally, capacitor were made from  $\text{DyCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$  doped  $\text{BaTiO}_3$  with 0.8, 2.0 and 5.0 mole percents. The dielectric constant are 4000, 3600 and 3300 respectively.