สมบัติใดอิเล็กทริกของเซรามิก PZT แปรค่า ZT ชมพูนุช พืชมาก

Dielectric properties of PZT ceramics with various ZT contents

Chompoonuch Puchmark

ภาควิชาฟิสิกส์ คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยนเรศวร จังหวัดพิษณุโลก 65000 Corresponding author. E-mail: kungmic2002@yahoo.com

บทคัดย่อ

งานวิจัยนี้ ได้ทำการเดรียมเซรามิกเลดเซอร์ โคเนตไททาเนต: Pb(Zr_xTi_{1-x})O₃ โดยแปรก่า อัตราส่วนจำนวนโมลของเซอร์ โคเนียมต่อไททาเนียม (Zr/Ti : ZT) เป็น 10/90, 30/70, 50/50, 70/30 และ 90/10 ซึ่งทำการเตรียมผงผลึกโดยวิธีมิกซ์ออกไซด์แบบดั้งเดิม และเผาแคลไซน์ที่อุณหภูมิ 800 °C เป็นเวลา 2 ชั่วโมง ด้วยอัตราการให้ความร้อน 5 °C/นาที ผงผลึกที่เผาแคลไซน์แล้วทำการขึ้นรูปและ เผาซินเตอร์ที่อุณหภูมิ 1250 °C เป็นเวลา 2 ชั่วโมง ด้วยอัตราการให้ความร้อน 5 °C/นาที ตรวจสอบ โครงสร้างจุลภาคด้วยกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องกราด หาความหนาแน่นโดยวิธีอาร์กิมิดีส ผลของอัตราส่วน ZT ต่อค่าคงที่ไดอิเล็กทริกและก่าการสูญเสียทางไดอิเล็กทริกทำการวัดด้วยเครื่อง LCR ที่ความถิ่ 1, 10, 100, 500 kHz และ 1 MHz พบว่าเซรามิกมีความหนาแน่นอยู่ในช่วง 6.67 – 7.72 g/cm³ และเซรามิก Pb(Zr_{0.5}Ti_{0.3})O₃ มีก่าความหนาแน่นสูงสุด จากโครงสร้างจุลภาคชี้ให้เห็นว่า อัตราส่วน ZT ที่สูงขึ้นในเซรามิก Pb(Zr_xTi_{1-x})O₃ ทำให้ขนาดของเกรนเฉลี่ยลดลงจาก 4.3 เป็น 1.3 µm อัตราส่วน ZT ที่เหมาะสมกือ 50/50 นั่นคือ เซรามิก Pb(Zr_{0.5}Ti_{0.3})O₃ ให้ก่าคงที่ไดอิเล็ก ทริกทูลงุด และก่าการสูญเสียทางไดอิเล็ก ทริกต่ำสุด ในทุกความถิ่ที่ใช้วัด ซึ่งสอดกล้องกับก่าความหนาแน่นที่ สูงสุดของเซรามิก

้ กำสำคัญ: เซรามิก PZT สมบัติไดอิเล็กทริก เผาแคลไซน์ เผาซินเตอร์

Abstract

In this research, Pb(Zr_xTi_{1-x})O₃ ceramics varied molar ratio of Zr/Ti were 10/90, 30/70, 50/50, 70/30 and 90/10. These powders were prepared by the conventional mixed oxide method and calcined at 800 °C for 2h with heating rate 5 °C/min. The calcined powders were pressed into a disc shape and sintered at 1250 °C for 2 h with heating rate of 5 °C/min. The microstructural of the varied ceramics was examined by scanning electron microscopy (SEM) and calculated grains size. Density of the sintered samples was measured by Archimedes method with distilled water as the fluid medium. The effects of ZT ratio on dielectric constant and dielectric loss of Pb(Zr_xTi_{1-x})O₃ ceramics were investigated using LCR meter at 1, 10, 100, 500 kHz and 1 MHz. It was found that, the value of density is in range of 6.67 – 7.72 g/cm³ and the Pb(Zr_{0.5}Ti_{0.5})O₃ ceramic was the highest density. The microstructure indicates that the increased ZT ratio in Pb(Zr_xTi_{1-x})O₃ ceramics could be significantly reduce the mean grain size from 4.3 to 1.3 μ m. The optimum of ZT molar ratio was found in 50/50. The highest dielectric constant and the lowest loss of dielectric of Pb(Zr_{0.5}Ti_{0.5})O₃ ceramic with all of measurement frequencies and corresponding of the highest densification ceramic.

Keywords: PZT ceramics, dielectric properties, calcinations, sintering

บทนำ

เลดเซอร์โคเนตไททาเนต (PZT) เป็นสารเฟร์โรอิเล็กทริกแบบปกติ (normal ferroelectric) ที่ ถูกก้นพบและพัฒนาเพื่อประยุกต์ใช้งานทางด้านอิเล็กทรอนิกส์มากมาย (Haertling, 1999; Jaffe *et al*, 1971) เช่น ตัวแปลงพลังงานไฟฟ้าเป็นพลังงานกล โซนาร์ ตัวขับเร้าแบบหมุน (Matsuo and Sasaki, 1965; Chandatreya *et al.*, 1981; Hiramath *et al.*, 1983) อุปกรณ์ที่มีสัมประสิทธิ์อุณหภูมิเป็นบวก วาร์ลปิดเปิดแสงไฟฟ้าแบบเบา ตัวขับเร้าระดับไมโคร และตัวตรวจวัดทางไฟฟ้าที่อุณหภูมิสูง (Haertling, 1999; Buchanan, 1986) เนื่องจาก PZT เป็นสารที่แสดงสมบัติพิโซอิเล็กทริกที่โดดเด่น สามารถเปลี่ยนพลังงานกลไปเป็นพลังงานไฟฟ้าได้สูงถึงร้อยละ 45-55 ขึ้นกับสารที่เจือ ยิ่งไปกว่านั้น PZT ยังมีอุณหภูมิกูรีที่สูง จาก 230-490 °C ขึ้นกับอัตราส่วน Zr:Ti (Jaffe *et al.*, 1971; Moulson and Herbert, 2003) งานวิจัยนี้จึงมุ่งเน้นในการแปรก่าอัตราส่วนของ Zr:Ti ในเซรามิก PZT แล้ว ทำการศึกษาโครงสร้างจุลภาค ความหนาแน่น สมบัติไดอิเล็กทริกเมื่อแปรก่าปริมาณอัตราส่วนของ Zr:Ti ในปริมาณต่างๆ กัน โดยใช้วิธีการเตรียมแบบมิกซ์ออกไซด์แบบดั้งเดิม ซึ่งเป็นวิธีการหนึ่งที่ เหมาะสมในการเตรียมในปริมาณมากๆ และมีค่าใช้จ่ายไม่สูงมากนัก เมื่อเทียบกับวิธีอื่นๆ จึงทำให้ เป็นที่นิยมใช้กันมาจนถึงปัจจุบัน (Buchanan, 1986)

ระเบียบวิชีการวิจัย

ในการทคลองนี้ได้เตรียมเซรามิกเลคเซอร์โคเนตไททาเนต: Pb(Zr_Ti,)O, โดยแปรค่า อัตราส่วนจำนวนโมลของเซอร์โคเนียมต่อใททาเนียม (Zr/Ti: ZT) เป็น 10/90, 30/70, 50/50, 70/30 และ 90/10 สารตั้งต้นที่ใช้ได้แก่ เลดออกไซด์ (PbO) เซอร์ โคเนียมไดออกไซด์ (ZrO₂) และไททาเนียม ใดออกไซด์ (TiO,) ทำการบดผสมเปียกโดยใช้ถูกบดเซอร์ โคเนียเป็นตัวบด และใช้เอทานอลเป็นตัว ้ช่วยกระจายตัวของอนภาค เป็นเวลา 24 ชั่วโมง จากนั้นนำสารผสมที่บคละเอียดแล้วมาทำให้แห้งแล้ว ้คัดขนาดโดยการร่อนผ่านตะแกง นำผงผสมที่ได้ทำการเผาแคลไซน์ด้วยแตาไฟฟ้า ผลิตโดยบริษัท Lenton Furnances รุ่น 4279 ที่อุณหภูมิ 800 °C เป็นเวลา 2 ชั่วโมง ด้วยอัตราการให้ความร้อน 5 °C/ นาที วิเคราะห์การก่อเกิดเฟส โดยใช้เครื่องตรวจสอบการเลี้ยวเบนของรังสีเอ็กซ์ (X-ray diffraction: XRD) รุ่น X'Pert ผลิต โดยบริษัท Philips ประเทศเนเธอร์แลนด์ นำผงผลึก PbZr_xTi_(1-x)O₃ ทุกการแปร ้ค่าของ x ที่เผาแกลไซน์แล้วมาร่อนคัดขนาคอีกครั้งหนึ่ง จากนั้นนำผสมกับโพลิไวนิลแอลกอฮอล์ (Polyvinyl alcohol: PVA) ซึ่งเป็นสารยึดเหนี่ยว ร้อยละ 1 โดยน้ำหนัก นำไปอัดขึ้นรูปให้เป็น ทรงกระบอกที่มีขนาดเส้นผ่านสนย์กลางประมาณ 15 mm และหนาประมาณ 1.5 mm โดยใช้เครื่องอัด ระบบไฮโครถิก (SPACAC) ด้วยความคันขนาด 40 MPa เป็นเวลานาน 25 - 30 วินาที จากนั้นนำสารที่ ้ ผ่านการขึ้นรูปแล้วไปทำการเผาซินเตอร์ด้วยเตาไฟฟ้า ที่อุณหภูมิ 1250 °C เป็นเวลา 2 ชั่วโมง ด้วย ้อัตราการให้ความร้อน 5 °C /นาที ตรวจสอบโครงสร้างจุลภาคด้วยกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบ ส่องกราด (Scanning Electron Microscope: SEM) รุ่น LEO-1455VP จากประเทศอังกฤษ คำนวณหา ้ขนาดของเกรนเฉลี่ยด้วยวิธีจุดตัดบนเส้นตรง (Meyers and Chawla, 1999) หาความหนาแน่น โดยวิธี อาร์กิมิดีส (วีระศักดิ์ อุดมกิจเดชา และคณะ, 2543) สำหรับสมบัติใดอิเล็กทริกนั้น ทำการวัดโดยนำ เซรามิกที่ผ่านการเผาซินเตอร์แล้วมาขัดผิวหน้าให้เรียบและทำขั้วไฟฟ้าด้วยกาวเงิน มาวัดค่าความจุ ้ใฟฟ้า และค่าการสูญเสียความร้อนทางใดอิเล็กทริกของเซรามิก ด้วยเครื่อง LCR (Precision LCR meter) ร่น E 4980 A, 20 Hz – 2 MHz บริษัท Agilent ประเทศญี่ปุ่น ที่ความถี่ 1, 10, 100, 500 kHz และ 1 MHz ณ อณหภมิห้อง เพื่อคำนวณหาก่ากงที่ใดอิเล็กทริกตามสมการ (1)

$$\boldsymbol{\varepsilon}_{r} = \frac{tC}{\boldsymbol{\varepsilon}_{0}A} \tag{1}$$

โดยที่ **E** เป็นค่าคงที่ไดอิเล็กทริกของชิ้นงาน

E₀ เป็นค่าคงที่ไดอิเล็กทริกของสุญญากาศมีค่าประมาณ 8.854 x 10⁻¹⁵ F/mm C เป็นค่าความจุไฟฟ้า, t เป็นความหนาของชิ้นงาน และ A เป็นพื้นที่หน้าตัดของชิ้นงาน

ผลการทดลองและการอภิปรายผล



ร**ูป 1** รูปแบบการเลี้ยวเบนของรังสีเอ็กซ์ของผงผลึก PbZr_xTi_(1-x)O₃ แปรค่า x = 0.1, 0.3, 0.5, 0.7 และ 0.9 เผาแคลไซน์ที่อุณหภูมิ 800 °C เป็นเวลา 2 ชั่วโมง



ฐป 2 phase diagram ของ PZT (PZT phase diagram, 2004)

จากรูป 1 เป็นผลการวิเคราะห์สารด้วยการเลี้ยวเบนของรังสีเอ็กซ์ของผงผลึก PZT แปรค่า อัตราส่วนจำนวนโมล Zr/Ti (หรือ ZT) เป็น 10/90, 30/70, 50/50, 70/30 และ 90/10 หรือในสมการ PbZr,Ti_(Ly)O, แปรค่า x = 0.1, 0.3, 0.5, 0.7 และ 0.9 เผาแคลไซน์ที่อุณหภูมิ 800 °C ได้ผงผลึกที่ บริสุทธิ์ เมื่อปริมาณของอัตราส่วน ZT เป็น 10/90 (หรือ x = 0.1) โครงสร้างเฟสเป็นเตตระโกนอล จากนั้นความเป็นเตตระโกนอลจะลดลงเมื่ออัตราส่วน ZT ของผงผลึกนี้เป็น 30/70 (หรือ x = 0.3) และ 50/50 (หรือ x = 0.5) เมื่ออัตราส่วนของ ZT เป็น 70/30 (หรือ x = 0.7) และ 90/10 (หรือ x = 0.9) โครงสร้างเฟสของผงผลึก PZT จะเป็นรอมโบฮิครอล ซึ่งเป็นไปตาม phase diagram ของ PZT (PZT phase diagram, 2004) คังรูป 2

นำผงผลึก PbZr_xTi_(1-x)O₃ ที่เผาแคลไซน์แล้วทุกการแปรค่าของ x มาอัดขึ้นรูปแล้วนำไปเผา ซินเตอร์ที่อุณหภูมิ 1250 °C เป็นเวลา 2 ชั่วโมง ด้วยอัตราการให้ความร้อน 5 °C/นาที นำเซรามิก PbZr_xTi_(1-x)O₃ ที่เผาซินเตอร์ได้ทั้งหมดมาตรวจสอบลักษณะสัณฐานวิทยาด้วยกล้องจุลทรรศน์ อิเล็กตรอนแบบส่องกราดได้ผลดังรูป 3



ร**ูป 3** ภาพถ่ายจากกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องกราคที่บริเวณรอยหักของเซรามิก PbZr_xTi_(1-x)O₃ แปรค่า x = 0.1, 0.3, 0.5, 0.7 และ 0.9 เผาซินเตอร์ที่อุณหภูมิ 1250 °C เป็น เวลา 2 ชั่วโมง

ภาพถ่ายด้วยกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องกราค ณ บริเวณรอยหักของเซรามิก PbZr_xTi_(1-x)O₃ แปรค่า x = 0.1, 0.3, 0.5, 0.7 และ 0.9 แสดงดังรูป 3 พบว่าลักษณะเกรนของเซรามิก PbZr_xTi_(1-x)O₃ ทุกการแปรค่าของ x มีลักษณะค่อนข้างกลมหลายเหลี่ยม และเมื่อปริมาณ x เพิ่มขึ้น ขนาดของเกรนเฉลี่ยจะเล็กลง โดยขนาดของเกรนเฉลี่ยอยู่ในช่วง 4.3 - 1.3 μm



ร**ูป 4** ความหนาแน่นของเซรามิก PbZr_xTi_(1-x)O₃ แปรค่า x = 0.1, 0.3, 0.5, 0.7 และ 0.9 เผาซินเตอร์ที่ อุณหภูมิ 1250 °C เป็นเวลา 2 ชั่วโมง

นำเซรามิก PbZr_xTi_(1-x)O₃ ที่เผาซินเตอร์แล้วมาหาก่ากวามหนาแน่นเทียบกับปริมาณการแปร ก่าของ x แสดงดังกราฟในรูป 4 พบว่าเมื่อปริมาณ x เพิ่มขึ้น ก่ากวามหนาแน่นของเซรามิกนี้มีก่า เพิ่มขึ้น โดยเมื่อ x เพิ่มจาก 0.1 ถึง 0.5 ก่ากวามหนาแน่นของเซรามิกเพิ่มขึ้นประมาณร้อยละ 16 และ เมื่อปริมาณ x เพิ่มขึ้นเป็น 0.7 และ 0.9 ก่ากวามหนาแน่นของเซรามิก PbZr_xTi_(1-x)O₃ มีก่าลดลงเล็กน้อย เซรามิกที่มีกวามหนาแน่นสูงสุดพบว่าเป็นเซรามิกที่มีปริมาณ x เป็น 0.5 (เซรามิก PbZr_o,Ti₀,O₄)

ทำการ วัดสมบัติ ไดอิเล็กทริก โดยการ วัดค่าความจุ ไฟฟ้า และค่าการ สูญเสียความร้อน เนื่องจาก ไดอิเล็กทริก ของเซรามิก PbZr_xTi_(1-x)O₃ ที่แปรค่า x = 0.1, 0.3, 0.5, 0.7 และ 0.9 ที่ความถี่ 1, 10, 100, 500 kHz และ 1 MHz (1000 kHz) ณ อุณหภูมิห้อง แล้วนำมาคำนวณหาค่าคงที่ ไดอิเล็กทริก ตามสมการ (1) นำมาเขียนกราฟความสัมพันธ์ระหว่างความถี่ที่ใช้วัดกับค่าคงที่ ไดอิเล็กทริก และกราฟ ความสัมพันธ์ระหว่างความถี่ที่ ใช้วัดกับค่าการ สูญเสียความร้อนเนื่องจาก ไดอิเล็กทริก ของเซรามิก PbZr_xTi_(1-x)O_x ที่ปริมาณของ x ต่างกันดังรูป 5 และ 6 ตามลำดับ



รูป 5 ค่าคงที่ใดอิเล็กทริกของเซรามิก PbZr_xTi_(1-x)O₃ แปรค่า x = 0.1, 0.3, 0.5, 0.7 และ 0.9 เผาซินเตอร์ ที่อุณหภูมิ 1250 °C เป็นเวลา 2 ชั่วโมง



ร**ูป 6** ค่าการสูญเสียความร้อนเนื่องจากไดอิเล็กทริกของเซรามิก PbZr_xTi_(1-x)O₃ แปรค่า x = 0.1, 0.3, 0.5, 0.7 และ 0.9 เผาซินเตอร์ที่อุณหภูมิ 1250 °C เป็นเวลา 2 ชั่วโมง

จากรูป 5 จะพบว่าค่าคงที่ไดอิเล็กทริกของเซรามิก PbZr_{0.5}Ti_{0.5}O₃ (x = 0.5) มีค่าสูงสุดทุก ความถี่ของการวัด และเมื่อพิจารณาเทียบกับกราฟความหนาแน่นของเซรามิก PbZr_xTi_(1-x)O₃ ในรูป 4 พบว่าค่าคงที่ไดอิเล็กทริกที่ได้นี้มีความสอดคล้องกับค่าความหนาแน่นของเซรามิก นั่นคือเซรามิกที่มี ค่าความหนาแน่นสูงจะให้ค่าคงที่ไดอิเล็กทริกมีค่าสูงด้วย ส่วนกราฟในรูป 6 พบว่าเซรามิก PbZr_{0.1}Ti_{0.9}O₃ (x = 0.1) มีค่าสูญเสียความร้อนเนื่องจากไดอิเล็กทริกมากที่สุด เพราะว่าเซรามิก PbZr_{0.1}Ti_{0.9}O₃ มีความหนาแน่นน้อยที่สุดเมื่อเทียบกับเซรามิก PbZr_xTi_(1-x)O₃ ที่แปรค่า x อื่นๆ สำหรับ เซรามิก PbZr_{0.5}Ti_{0.5}O₃ นั้น มีค่าการสูญเสียความร้อนเนื่องจากไดอิเล็กทริกน้อยที่สุดในทุกความถี่ของ การวัด จะเห็นได้ว่าเซรามิก PbZr_{0.5}Ti_{0.5}O₃ มีสมบัติไดอิเล็กทริกที่ดีที่สุดเมื่อเทียบกับการแปรค่า x อื่นๆ ในการทดลองนี้ สอดคล้องกับข้อมูลค่าคงที่ไดอิเล็กทริกที่มีค่าสูงที่สุด ณ รอยต่อเฟสที่มีสัณฐาน เหมือนกัน (Morphotropic phase boundary: MPB) ซึ่งมีอัตราส่วนระหว่าง PZ:PT เป็น 52:48 (Jaffe *et al.*, 1971; Moulson and Herbert, 2003)

สรุปผลการทดลอง

ผงผลึก PbZr_xTi_(1-x)O₃ ที่แปรค่า x = 0.1, 0.3, 0.5, 0.7 และ 0.9 พบว่าเมื่อปริมาณ x = 0.1 มี โกรงสร้างเฟสเป็นเตตระ โกนอล จากนั้นความเป็นเตตระ โกนอลของผงผลึกนี้จะลดลงและมีความเป็น รอมโบฮีดรอลเพิ่มขึ้นเมื่อปริมาณ x สูงขึ้น เมื่อเผาซินเตอร์เป็นเซรามิก PbZr_xTi_(1-x)O₃ ณ อุณหภูมิ 1250 °C นั้นขนาดของเกรนเฉลี่ยเลีกลงเมื่อปริมาณ x มากขึ้น ค่าความหนาแน่นของเซรามิกมากที่สุดเมื่อ x = 0.5 และมีสมบัติไดอิเล็กทริกดีที่สุด โดยมีค่าคงที่ไดอิเล็กทริกสูง และค่าการสูญเสียความร้อน เนื่องจากไดอิเล็กทริกต่ำ

กิตติกรรมประกาศ

งานวิจัยนี้ได้รับทุนอุดหนุนการวิจัยจากมหาวิทยาลัยนเรศวร งบประมาณรายได้ ปีงบประมาณ 2553 ได้รับความสะดวกในการใช้เครื่องมือการทดลอง ณ ภาควิชาฟิสิกส์ คณะ วิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยนเรศวร และผู้วิจัยขอกราบขอบพระคุณศาสตราจารย์เกียรติคุณ ดร.ทวี ตันฆศิริ และรองศาสตราจารย์ ดร.กอบวุฒิ รุจิจนากุล ที่อำนวยความสะควกในการใช้เครื่องมือวัด ใน ห้องปฏิบัติการอิเล็กโทรเซรามิก ภาควิชาฟิสิกส์และวัสดุศาสตร์ คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

เอกสารอ้างอิง

- รศ.คร.วีระศักดิ์ อุคมกิจเคชา และคณะ. (2543). *เครื่องมือวิจัยทางวัสดุศาสตร์: ทฤษฎีและหลักการ* ทำงานเบื้องต้น, กรุงเทพฯ, จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย
- Buchanan, R.C. (1986). Ceramic Materials for Electronics: Processing, Properties and Applications, (1st ed.), New York: Marcel Dekker, Inc.
- Chandatreya, S.S., Fulath, R.M. and Pask, J.A. (1981). Reaction mechanisms in the formation of PZT solid solution. *Journal of the American Ceramic Society*, *64*, 422-425.

- Haertling, G.H. (1999). Ferroelectric ceramics: history and technology. Journal of the American Ceramic Society, 82, 797-818.
- Hiramath, B.V., Kingon, A.I. and Biggers, J.V. (1983). Reaction sequence in the formation of lead zirconate-lead titanate solid solutions: role of raw materials. *Journal of the American Ceramic Society*, 66, 790-793.
- Jaffe, B., Cook, W.R. and Jaffe, H. (1971). Piezoelectric ceramics. R.A.N. Publishers.
- Matsuo, Y. and Sasaki, H. (1965). Formation of lead zirconate-lead titanate solid solutions. *Journal* of the American Ceramic Society, 48, 289-291.
- Meyers, M.A. and Chawla, K.K. (1999), *Mechanical Behaviors of Materials*, Prentice-Hall International, Inc.
- Moulson, A.J. and Herbert, J.M. (2003). *Electroceramics: Material, Properties and Applications*, (2nd ed.), Chapman & Hall, London.
- PZT phase diagram. (2004). Retrieved September 22, 2010, from www.nature.com/materials/news/ne..._f2.html