**ชื่อเรื่องวิทยานิพนธ์** ผลของการเติมฟลักซ์ลงในเซรามิกเฟอร์ โรอิเล็กทริกที่มี ตะกั่วเป็นหลัก

ผู้เขียน นายณัฐพล พิสิฐพิพัฒน์สิน

**ปริญญา** วิทยาศาสตรมหาบัณฑิต

(วัสดุศาสตร์)

อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ ผศ.คร. กมลพรรณ เพ็งพัด

## บทคัดย่อ

ในงานวิจัยนี้ ได้ทำการศึกษาวิธีการเตรียมเซรามิกที่มีตะกั่วเป็น หลัก ทั้งหมด 3 ระบบ ด้วยกัน คือ แก้วเซรามิกในระบบเลดบิสมัทเจอมาเนียมออกไซด์ (Pb<sub>3</sub>O<sub>4</sub>-BiO<sub>1.5</sub>-GeO<sub>2</sub>, PBG) เซรา-มิกเฟอร์ โรอิเล็กทริกเลดไอออนไนโอเบต (PFN) ที่เติมฟลักซ์ จากแก้ว ระบบ Pb<sub>3</sub>O<sub>4</sub>-BiO<sub>1.5</sub>-GeO<sub>2</sub> และเซรามิกรีแลกเซอร์เฟอร์ โรอิเล็กทริก 0.9PMN-0.1PT ที่เติมฟลักซ์ จาก Bi<sub>2</sub>O<sub>3</sub> กับ Li<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

ในระบบแรก ได้ทำการปลูกผลึกเลดบิสมัทเจอร์เมเนียมออกไซด์ (Pb<sub>3</sub>Bi<sub>2</sub>(GeO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>) ซึ่งเป็น สารเฟอร์โรอิเล็กทริกที่มีตะกั่วเป็นองค์ประกอบชนิดใหม่ลงในแก้วระบบ Pb<sub>3</sub>O<sub>4</sub>-BiO<sub>1.5</sub>-GeO<sub>2</sub> ใน อัตราส่วนเท่ากับ 11.50:22.98:54.01 โดยทำการเตรียมด้วยวิธีการหลอมแบบดั้งเดิมในถ้วย ทองกำขาว จากนั้นจึงนำแก้วที่ได้ไปทำการวิเคราะห์ทางความร้อนด้วยเทคนิก DTA เพื่อหาเงื่อนไข ที่เหมาะสมในการปลูกผลึก Pb<sub>3</sub>Bi<sub>2</sub>(GeO<sub>4</sub>)<sub>3</sub> จากผลการตรวจสอบ พบว่า มีพีคคายความร้อนที่บ่ง-บอกถึงอุณหภูมิในการตกผลึกของแก้วอยู่ 2 อุณหภูมิ คือ 527 และ 608 °C จากนั้นจึงนำชิ้นงานที่ ผ่านการตกผลึกที่อุณหภูมิในช่วง 500-608 °C ไปทำการวิเคราะห์เฟสองค์ประกอบที่เกิดขึ้นด้วย เทคนิค XRD และตรวจสอบสมบัติทางกายภาพ สมบัติทางไฟฟ้า ตลอดจนโครงสร้างจุลภาค ตามลำดับ จากการทดลอง พบว่า แก้วเซรามิก Pb<sub>3</sub>Bi<sub>2</sub>(GeO<sub>4</sub>)<sub>3</sub> ที่ผ่านการตกผลึกที่อุณหภูมิ 527 °C มีสมบัติทางไฟฟ้าที่ดีที่สุด โดยมีค่าคงที่ไดอิเล็กทริก ค่าการสูญเสียไดอิเล็กทริกที่อุณหภูมิห้อง และ ค่าสภาพการมีขั้วคงค้าง (P) เท่ากับ 73.25 0.33 และ 1.59 µC/cm<sup>2</sup> ตามลำดับ

ในระบบที่ 2 ได้ทำการเตรียม เซรามิกเลดไอออนในโอเบต (Pb(Fe<sub>0.5</sub>Nb<sub>0.5</sub>)O<sub>3</sub>: PFN) และ แก้วเลดบิสมัทเจอร์มาเนียมออกไซด์ (11.50Pb<sub>3</sub>O<sub>4</sub>-22.98BiO<sub>1.5</sub>-54.01GeO<sub>2</sub> : PBG) โดยวิธีมิกซ์อ อกไซด์และวิธีหลอมแก้วแบบดั้งเดิมตามลำดับ จากนั้นนำมาบดผสมกันในระบบ (1-x)PFN-xPBG เมื่อ x = 0.0 0.5 1.0 และ 1.5 ร้อยละโดยน้ำหนัก จากนั้นนำผงที่ได้ไปอัดขึ้นรูปแล้วทำการเผาผนึกที่ อุณหภูมิต่างๆ และทำการตรวจสอบสมบัติกายภาพและสมบัติทางไฟฟ้า โดยการใช้เทคนิคการ วิเคราะห์ด้วยรังสีเอกซ์ การวัดค่าไดอิเล็กทริก และเฟอร์โรอิเล็กทริก จากการทดลองนี้ พบว่า การ เติมแก้วจะเพิ่ม Τ<sub>.</sub> ของเซรามิก และแสดงสมบัติเฟอร์โรอิเล็กทริกและสามารถลดอุณหภูมิการเผา ผนึกได้ถึง 200<sup>°</sup>C และค่าสภาพการมีขั้วคงค้าง (P<sub>.</sub>) เท่ากับ 8.31 µC/cm<sup>2</sup>

ในระบบที่ 3 ต้องการลดอุณหภูมิเผาผนึกของเซรามิก 0.9 PMN-0.1PT โดยการเติม ออกไซด์ ของ Bi<sub>2</sub>O<sub>3</sub> และ Li<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> ด้วยจำนวนต่างกัน ตามสูตร x Bi<sub>2</sub>O<sub>3</sub>+y Li<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> เมื่อ x+y = 10 และ x = 1 3 และ 5 แล้วผสมผงออกไซด์กับผงของ 0.9 PMN-0.1PT ด้วยความเข้มข้นร้อยละ 1 โดย น้ำหนัก เติม PbO ร้อยละ 3 โดยน้ำหนักในทุกส่วนผสมเพื่อชดเชยตะกั่วที่สูญเสียไป หลังจากนั้น ผสมผงแล้วอัดขึ้นรูปเป็นเม็ดแล้วเผาผนึกให้ได้เซรามิก พบว่า อุณหภูมิเผาผนึกของเซรามิก 0.9PMN-0.1PT จะลดลงจาก 1250 °C เป็น 900-1000 °C โดยการเติมออกไซด์เพียงเล็กน้อย และ ส่วนผสมที่ดีที่สุด คือ x:y = 1:9 ที่อุณหภูมิเผาผนึก 1000°C ทั้งนี้ก่าความหนาแน่น สมบัติไดอิเล็ก-ทริก และเฟอร์โรอิเล็กทริกยังอยู่ในช่วงที่สามารถนำไปใช้งานได้ถึงแม้ว่าจะสาร 0.9 PMN-0.1PT ที่ ไม่ได้เติมฟลักซ์ก็ตาม





Degree

Master of Science (Materials Science)

**Thesis Advisor** 

Asst. Prof. Dr. Kamonpan Pengpat

Abstract

In this research, three systems of lead base ferroelectric ceramics were studied. These systems are lead bismuth germanium oxide  $(11.50Pb_3O_4-22.98BiO_{1.5}-54.01GeO_2: PBG)$ , lead iron niobate  $(Pb(Fe_{0.5}Nb_{0.5})O_3: PFN)$  with addition of lead bismuth germanium oxide  $(11.50Pb_3O_4-22.98BiO_{1.5}-54.01GeO_2: PBG)$  and lead magnesium niobate-lead titanate (0.9PMN-0.1PT) with addition of Bi<sub>2</sub>O<sub>3</sub>:Li<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

For the first system, the fabrication of glass ceramics embedded with Pb<sub>3</sub>Bi<sub>2</sub>(GeO<sub>4</sub>)<sub>3</sub> crystals has been carried out. The Pb<sub>3</sub>Bi<sub>2</sub>(GeO<sub>4</sub>)<sub>3</sub> crystals were precipitated in the 11.50Pb<sub>3</sub>O<sub>4</sub>-22.98BiO<sub>1.5</sub>-54.01GeO<sub>2</sub> glass system. The study is focusing on the region of 11.50mol%Pb<sub>3</sub>O<sub>4</sub>-22.98 mol% BiO<sub>1.5</sub>-54.01 mol%GeO<sub>2</sub>. The glasses were prepared by conventional meltquenching method. The composition of glasses was melted in Pt crucible in an air atmosphere. The resulting glasses were analyzed by using differential thermal analysis (DTA) for determining the crystallization temperature (T<sub>e</sub>). The glasses were heat treated at 500, 527, 550 and 608°C. After that, the glass ceramic samples were investigated in terms of phase composition, physical properties, electrical properties and their morphologies. It was found that Pb<sub>3</sub>Bi<sub>2</sub>(GeO<sub>4</sub>)<sub>3</sub> glass ceramics have the best electrical properties at heat treatment temperature about 527°C. Dielectric constant ( $\varepsilon_r$ ), dielectric loss (tan $\delta$ ) and remanent polarization (P<sub>r</sub>) values of this glass ceramic were found as 73.25, 0.33 and 1.59 µC/cm<sup>2</sup>, respectively. For the second system, lead iron niobate (Pb(Fe<sub>0.5</sub>Nb<sub>0.5</sub>)O<sub>3</sub>: PFN) and lead bismuth germanium oxide (11.50Pb<sub>3</sub>O<sub>4</sub>-22.98BiO<sub>1.5</sub>-54.01GeO<sub>2</sub>: PBG: PBG) ceramics were prepared by a mixed-oxide method and melt-quenching method, respectively. The PFN and PBG powers were mixed with the desired molar composition of (1-x) PFN-xPBG where x = 0.0, 0.5, 1.0 and 1.5 %wt. Then the powders were pressed and subsequently sintered at various temperatures. Physical and electrical properties were also observed. In this work, the phase formation of PFN-PBG system has been investigated using X-ray diffraction technique. Dielectric and ferroelectric measurements were also performed. It was found that the curie temperature (T<sub>c</sub>) was increasing by PBG addition. The ceramic with good ferroelectric property of P<sub>r</sub> = 8.31  $\mu$ C/cm<sup>2</sup> was obtained with the reduction of sintering temperature of 150°C from normal sintering temperature.

For the third system, the addition of fluxing agent of  $Bi_2O_3$  and  $Li_2CO_3$  was employed in lowering the sintering temperature of 0.9PMN-0.1PT ceramics. Various ratios of  $Bi_2O_3:Li_2CO_3$ with the formula of  $xBi_2O_3+yLi_2CO_3$ , where x+y = 10 and x = 1, 3, 5 were added to the dried powder of 0.9PMN-0.1PT with 1 wt% concentration. An excess PbO content of approximately 3 %wt. was added to all compositions to compensate the lead loss. After that, the mixed powders were pressed into pellets and subsequently sintered to form the ceramic samples. The results showed that the sintering temperature of 0.9PMN-0.1PT ceramics could be lowered down from  $1250^{\circ}C$  to 900-1000 $^{\circ}C$  by the addition of small amount of the oxide additives, where the optimum composition was found in the sample with x:y = 1:9 at sintering temperature of  $1000^{\circ}C$ . Moreover, the densification, dielectric and ferroelectric properties of this sample remain acceptable in particular uses.

ลิ**ปสิทธิมหาวิทยาลัยเชียงไหม** Copyright<sup>©</sup> by Chiang Mai University All rights reserved