**Thesis Title** 

Preparation and Characterization of Mixture of Lead
Zirconate Titanate and Barium Iron Niobate Ceramics
from Their Nanopowder Precursors

**Author** 

Sukum Eitssayeam

**Degree** 

Doctor of Philosophy (Materials Science)

## **Thesis Advisory Committee**

Professor Dr. Tawee Tunkasiri

Chairperson

Associate Professor Dr. Jerapong Tontrakoon

Member

Associate Professor Dr. Narin Sirikurat

Member

Associate Professor Dr. Gobwute Rujijanagul

Member

## **ABSTRACT**

In this work, the major aspects have been carried out to establish the relationships between preparation conditions and the ceramic properties of the combination of Lead Zirconate Titanate ( $PbZr_{0.52}Ti_{0.8}O_3$ ) - Barium Iron Niobate ( $BaFe_{0.5}Nb_{0.5}O_3$ ) system.

Firstly, perovskite powders of BFN have been prepared by a solid state reaction technique via ball milling. Phase formation and morphologies of the calcined powders have been investigated. It has been found that a single-phase cubic BFN powders are successfully obtained at a calcination temperature of 1200°C. After that,

the BFN ceramics were fabricated by uni-axial pressing and sintering between 1250-1400°C. The sintering temperature affects the density and dielectric properties of BFN. The highest density of the BFN was found at 94.7% of theoretical being achieved upon sintering at 1400°C. The increase of dielectric constant with sintering temperature and frequency is likely to be due to the increase in conductivity in the samples. The Mössbauer spectra of these sintered BFN ceramics suggest that the behavior of the dielectric properties with temperature is not related to the presence of Fe<sup>2+</sup>.

Secondly, the solid solution of (1-x)PZT-xBFN powders (x = 0.1, 0.2, 0.3, 0.4 and 0.5 or denoted as P9B1, P8B2, P7B3, P6B4 and P5B5 respectively.) were prepared from the starting powders. Some of starting powders were in nano-sized and agglomerated. After calcination, all calcined powders were mixed between micrometer-sized powder and nanometer-sized powder. The interstitial holes between the large particles are filled with fine particles, leading to the increase in density. The XRD results of calcined (1-x)PZT-xBFN powders showed that the perovskite structure of PZT started to form at 800°C. It showed clearer at higher calcining temperature and most pronounced at 1100°C.

Thirdly, (1-x)PZT-xBFN ceramics are prepared from calcined powder by isostatic pressing and sintered between 1150-1300°C. Maximum density of ceramic was found at 1250°C for P9B1 and P8B2, at 1200°C for P7B3, P6B4 and at 1300°C for P5B5 respectively. The evolution of the tetragonal phase, (200)/(002) transformed to a single peak (200) which indicating cubic symmetry. They were identified as a single PZT phase materials having the symmetry from tetragonal to cubic when the

ratio of BFN increased. From TEM and TED micrographs, nanostructures such as nano-domain as well as twin crystal pattern were found in some sample conforming ferroelectric properties of the ceramics. The dielectric properties of (1-x)PZT–xBFN ceramics can be distinguished into two set. In first set (P9B1, P8B2 and P7B3), the broadness of dielectric constant peak increased and Curie temperatures were shifted to below 30°C while the dielectric loss was still less than 0.05. On the other hand, the second set sample from P6B4 and P5B5 have large broad peak and high dielectric constant.

Finally, the (1-x)PZT-xBFN ceramics of x=0.1 and 0.2 have interesting dielectric properties. Therefore, this part has emphasized in the samples from (1-x)PZT-xBFN system where  $0.1 \le x \le 0.2$ . The formation of cubic phase increased with increasing BFN content. Moreover broadness of dielectric constant peak increased and Curie temperatures showed a tendency to decrease with increasing x content. The maximum value of  $d_{33}$  (290 pC/N) was observed at P8B2 sample and the maximum value of  $k_p$  (71%) was observed at P86B14 sample. According to the results, it can be concluded that adding BFN can improve the piezoelectric and dielectric properties of PZT ceramics, pointing the way to further developments and extending applications.

Copyright © by Chiang Mai University

A I I rights reserved

ชื่อเรื่องวิทยานิพนซ์

การเตรียมและการหาลักษณะเฉพาะของสารผสมของเซรา มิกเลคเซอร์โคเนตไทเทเนตและแบเรียมไอร์รอนไนโอเบต เตรียมจากผงสารตั้งต้นนาโน

ผู้เขียน

สุขุม อิสเสงี่ยม

ปริญญา

วิทยาศาสตรคุษฎีบัณฑิต (วัสคุศาสตร์)

## คณะกรรมการที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์

ส. คร. ทวี ตันฆศิริ
 รศ. คร. จีระพงษ์ ตันตระกูล
 รศ. คร. นรินทร์ สิริกุลรัตน์
 รศ. คร. กอบวุฒิ รุจิจนากุล

ประชานกรรมการ กรรมการ กรรมการ กรรมการ

## บทคัดย่อ

ในงานวิจัยนี้ มีจุดมุ่งหมายหลักคือการศึกษาความสัมพันธ์ระหว่างเงื่อนไขการเตรียมต่อ สมบัติของเซรามิกในระบบเลดเซอร์โคเนตไททาเนตและแบเรียมไอร์รอนไนโอเบต

ในตอนแรกทำการเตรียมผงเพอรอพสไกด์ของสารแบเรียมไอร์รอนในโอเบต (BFN) ด้วย เทคนิคการทำให้เกิดปฏิกิริยาของแข็งโดยการบดย่อยด้วยลูกบอล (ball milling) จากนั้นทำการ ตรวจสอบพฤติกรรมการก่อเกิดเฟสและลักษณะสัญฐาน จากการวิเคราะห์พบว่าผง BFN ที่มี โครงสร้างเฟสเดียวเป็นคิวบิกนั้นเกิดที่เมื่อทำการเผาแคลไซน์ที่อุณหภูมิ 1200 องสาเซลเซียส หลังจากนั้นได้เตรียมเซรามิก BFN ด้วยการอัดแบบแกนเดี่ยวและนำไปเผาผนึกที่อุณหภูมิระหว่าง 1250 ถึง 1400 องสาเซลเซียส จะพบได้ว่าอุณหภูมิในการเผาผนึกมีผลต่อความหนาแน่นและ สมบัติใดอิเล็กตริกของสาร BFN ซึ่งเมื่อเผาผนึกที่อุณหภูมิ 1400 องสาเซลเซียส เซรามิกที่ได้จะมี ความหนาแน่นสูงสุดซึ่งเท่ากับ 94.7% ของความหนาแน่นทางทฤษฎี การเพิ่มขึ้นของค่าคงที่ไดอิ เล็กตริกที่แปรโดยตรงกับอุณหภูมิการเผาผนึกและความถี่นั้นอาจเกิดขึ้นเนื่องจากการเพิ่มขึ้นของค่า การนำไฟฟ้าของสารตัวอย่าง จากการวิเคราะห์สเปกตรัม mossbauer ของเซรามิกที่ผ่านการเผา ผนึกพบว่า พฤติกรรมของสมบัติใดอิเล็กตริกกับอุณหภูมิไม่ได้เกิดขึ้นเนื่องจากไอออนของ Fe<sup>2+</sup>

ในตอนที่สอง ได้ทำการเตรียมผงของสารละลายของแข็ง (1-x)PZT-xBFN (x = 0.1, 0.2, 0.3, 0.4 และ 0.5 หรือแทนด้วยสัญลักษณ์ P9B1, P8B2, P7B3, P6B4 และ P5B5 ตามลำดับ) จากสารตั้งต้น ซึ่งสารตั้งต้นบางชนิดมีขนาดนาโนเมตรและมีลักษณะเกาะตัวกัน หลังจากทำการเผา แกล ไซน์แล้วพบว่า ขนาดของผงแกล ไซน์มีการผสมกันระหว่าง ผงขนาด ไมโครเมตรและนาโน เมตร ซึ่งจะทำให้เซรามิกมีความหนาแน่นมากขึ้น เนื่องจากอนุภาคผงขนาดเล็กจะเข้าไปอยู่ระหว่าง ช่องว่างระหว่างผงขนาดใหญ่ จากการศึกษาผล XRD ของผงแกล ไซน์พบว่าจะเริ่มเกิดโครงสร้าง เพอรอพสไกด์ของ PZT ที่อุณหภูมิแกล ไซน์ 800 องศาเซลเซียส และเกิดขึ้นอย่างที่อุณหภูมิแกล ไซน์ 1100 องศาเซลเซียส

ในตอนที่สาม ได้มีการเตรียมเซรามิกของสารในระบบ (1-x)PZT-xBFN โดยนำผงที่ผ่าน การแคลไซน์แล้วมาผ่านการอัดแบบให้ความดันทุกด้าน (isostatic) แล้วนำไปเผาผนึกที่อุณหภูมิ ระหว่าง 1150 ถึง 1300 องศาเซลเซียส พบว่าเซรามิก P9B1 และ P8B2 มีความหนาแน่นมาก ที่สุดเมื่อเผาผนึกที่ 1250 องศาเซลเซียส เซรามิก P7B3 และ P6B4 เมื่อเผาผนึกที่ 1200 องศา เซลเซียส และเซรามิก P5B5 เมื่อเผาผนึกที่ 1300 องศาเซลเซียสตามลำดับ เกิดการเปลี่ยนเฟสเต ตระโกนอล (200)/(002) ไปเป็นพีคเดี่ยว (200) ของคิวบิก โดยจะมีการเปลี่ยนเฟสของ PZT โครงสร้างเตตระโกนอลไปเป็นคิวบิกมากขึ้นเมื่อเพิ่มปริมาณ BFN จากภาพถ่าย TEM และ TED พบว่ามีโครงสร้างระดับนาโนเมตร เช่น โดเมน และผลึกแฝด ซึ่งเป็นการยืนยันว่าเซรามิกมีสมบัติ เป็นแฟร์โรอิเล็กตริก สำหรับสมบัติใดอิเล็กตริกของเซรามิกระบบนี้นั้นแบ่งเป็น 2 กลุ่ม กลุ่มแรก P9B1, P8B2 และ P7B3 ความกว้างของพีคค่าคงที่ใดอิเล็กตริกจะมากขึ้น อุณหภูมิคูรีจะเลื่อนลง มาประมาณ 30 องศาเซลเซียส ในขณะที่ยังมีค่าการสูญเสียไดอิเล็กตริกน้อยกว่า 0.05 ในทาง กลับกัน เซรามิกกลุ่มที่สอง P6B4 และ P5B5 จะมีพีกที่กว้าง และค่าการสูญเสียไดอิเล็กตริกสูง

ตอนสุดท้าย จากการทดลองขั้นต้นพบว่าเซรามิกระบบ (1-x)PZT-xBFN ที่มีค่า x=0.1 และ 0.2 มีสมบัติใดอิเล็กตริกที่น่าสนใจ ดังนั้นในส่วนนี้จะพิจารณากลุ่มย่อยของเซรามิกในระบบ (1-x)PZT-xBFN ที่มีค่าตั้งแต่  $0.1 \le x \le 0.2$  โดยแปรปริมาณของ BFN ที่ใส่ลงไปตั้งแต่ 10-20% พบว่าเกิดการเปลี่ยนเฟสจากโครงสร้างเตตระโกนอลไปเป็นคิวบิกมากขึ้นเมื่อเพิ่มปริมาณ BFN ค่าคงที่ใดอิเล็กตริกและความกว้างขอพีคค่าคงที่ใดอิเล็กตริกเพิ่มขึ้นเมื่อปริมาณ BFN เพิ่มขึ้นเช่นกัน เซรามิก P8B2 มีค่า  $d_{33}$  สูงสุดเท่ากับ 290 pC/N ส่วนเซรามิก P86B14 จะมีค่า  $k_p$  สูงสุดเท่ากับ 71% จากผลการทดลองดังกล่าวสรุปได้ว่า การเติมสาร BFN สามารถปรับปรุง สมบัติพิโซอิเล็กตริกและใดอิเล็กตริกลงของสาร PZT ได้ ซึ่งจะนำไปสู่การพัฒนาเพื่อการ ประยุกต์ใช้งานต่อไป