ชื่อเรื่องการค้นคว้าแบบอิสระเชิงวิทยานิพนธ์ การศึกษาลักษณะสมบัติของสัมประสิทธิ์ความต้านทาน ไฟฟ้าตามอุณหภูมิทางบวกในแบเรียมสตรอนเชียมติตาเนต ที่จุดคูรี

ระหว่าง 50-150<sup>0</sup>ช

ชื่อผู้เชียน

นายกมล พลคำ

วิทยาศาสตรมหาบัณฑิต

สาขาการสอนฟิสิกส์

คณะกรรมการตรวจสอบการค้นคว้าแบบอิสระเชิงวิทยานิพนธ์ :

รศ.ดร.ทวี ตันฆศิร

ผศ.ดร.ศรีเพ็ญ ท้าวตา

อ.สุดา อนันตชัย

ประสานกรรมการ

กรรมการ

กรรมการ

## บทคัดย่อ

ในงานวิจัยนี้ได้ทำการผสมสาร BaCO ู กับ TiO ู ด้วยอัตราส่วน 1:1 โมล พร้อมด้วย สารเจือ  ${
m SrCO}_3$ ,  ${
m Sb}_2{
m O}_3$  และ  ${
m MnO}_2$  นำไปแคลไซน์ที่อุณหภูมิ 980, 1000 และ 1060 $^{\circ}$ ช เป็น เวลา 120 นาที, ซินเตอร์ที่อุณหภูมิ 1380, 1400, 1420 และ 1440°ช เป็นเวลา 30, 150, 210 และ 270 นาที มีการควบคุมอัตราการเพิ่มและลดอุณหภูมิด้วยเตาไฟฟ้า พบว่าสำหรับ สารที่มีส่วนผสมเหมือนกัน เมื่อผ่านการแคลไซน์ที่อุณหภูมิ 980, 1000 และ 1060°ซ เป็นเวลา 120 นาทีเท่ากัน ภายหลังการซินเตอร์ที่อุณหภูมิและเวลาที่เหมาะสมจะแสดงคุณลักษณะสัมประสิทธิ์ ความต้านทานไฟฟ้าตามอุณหภูมิทางบวก (พี ทีซีอาร์) ได้เหมือนกัน โดยเฉพาะอย่างยิ่งการ ซินเตอร์ที่อุณหภูมิ 1420°ช เป็นเวลา 150 นาที ด้วยอัตราการเพิ่มอุณหภูมิ 10°ช/นาที โดยให้ลด อุณหภูมิเองตามธรรมชาติกับสารที่มีส่วนผสมของสารเจือ  $\mathrm{SrCO}_3$ ,  $\mathrm{Sb}_2\mathrm{O}_3$  และ  $\mathrm{MnO}_2$ 10:0.3:0.15 โมลเปอร์เซนต์ จะได้สารตัวอย่างที่ให้ค่าเฉลี่ยของ พี ที ซี อาร์ (a<sub>ave</sub>) เท่ากับ 9.18%/°ช ด้วยระดับขนาด 2.9 และอุณหภูมิคูรีประมาณ 84°ช การซินเตอร์ที่ใช้อุณหภูมิสูงและ ระยะเวลานานจะทำให้ระดับขนาดของ พี ที ซี อาร์ ลดลง 💎 ส่วนการซินเตอร์ที่ใช้อุณหภูมิต่ำและ ระยะเวลาสั้นจะทำให้ค่า  $lpha_{
m ave}$  ลดลง อุณหภูมิคูรีจะเลื่อนลงด้วยอัตรา 3.4 $^{
m o}$ ช/โมลเปอร์เซนต์ ของ SrCO<sub>จ</sub>ุ ที่เติมลงไป นอกจากนี้ยังได้ศึกษาการใช้ BaCO<sub>3</sub> ราคาถูก (ระดับโรงงาน) ที่ผ่าน การปรับปรุงในห้องปฏิบัติการวิจัยอิเลคโทร-เซรามิกส์ ภาควิชาฟิสิกส์ มาเป็นสารตั้งต้นเปรียบเทียบ กับการใช้สารตั้งต้น BaCO<sub>3</sub> ราคาแพง (ระดับบริษัท) พบว่าสารตั้งต้นทั้งสองแสดงผลของ พี ที ชี อาร์ ได้เช่นกัน แต่สาร BaCO<sub>3</sub> ที่ผ่านการปรับปรุงในห้องปฏิบัติการฯ จะให้ค่าของอุณหภูมิคูรีที่ต่ำ กว่าประมาณ 8<sup>0</sup>ช

Research Title

Characteristic of Positive Temperature Coefficient Resistors of Barium Strontium Titanate at Curie Point between  $50-150\,^{\circ}\mathrm{C}$ 

Chairman

Member

Member

Author

Mr. Kamon Ponkham

M.S.

Teaching Physics

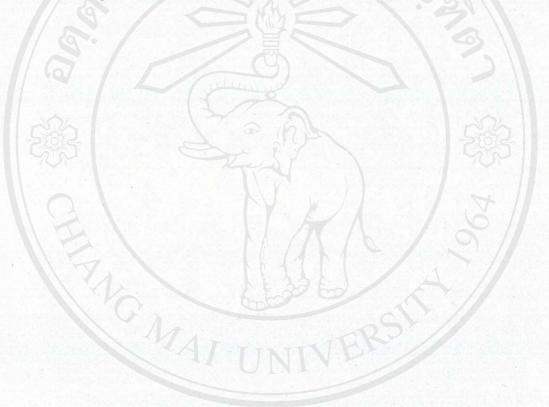
Examining Committee :

Assoc. Prof. Dr. Tawee Tunkasiri
Assist.Prof. Dr. Sripen Towta
Lecture Suda Anantachai

## Abstract

In this research, mixtures of BaCO3 and TiO2 at a mole ratio of 1:1 with various amounts of  $\mathrm{SrCO}_3$ ,  $\mathrm{Sb_2O_3}$  and  $\mathrm{MnO_2}$  as the dopants were calcined at 980, 1000 and  $1060^{\circ}$ C for 120 minutes, and sintered at 1380, 1400, 1420 and 1440  $^{\circ}$ C for 30, 90, 150, 210 and 270 minutes. An electric furnace was used to control the rates of increase and decrease of temper-Subsequently, samples with similar initial compositions were calcined at 980, 1000 and 1060°C for 120 minutes, sintered at a suitable temperature, and shown to exhibit similar characteristics of positive temperature coefficient of resistance (PTCR). As a specific example, average values of the PTCR  $(lpha_{
m ave})$  of 9.18%/ $^{\circ}$ C with 2.9 orders of magnitude and Curie temperature of approximately 84°C were determined for the mixture of  $SrCO_3$ ,  $Sb_2O_3$  and  $MnO_2$  at a ratio of 10:0.3:0.15 mole% for samples sintered at 1420°C with a heating rate of 10°C/min for 150 minutes followed by uncontrolled cooling to room temperature. other hand, sintering at high temperature for longer times, and at low temperature for shorter times, had the effects of decreasing the PTCR magnitude and  $\alpha_{\rm ave}$  respectively. In another effect, the Curie temperature was lowered by 3.4°C/mole% of SrCO3 added. Also, both lower-cost  ${\tt BaCO}_{{\tt q}}$  (industrial grade), upgraded in the Physics Department's Electro -

Ceramic Research Laboratory, and higher-cost  ${\rm BaCO}_3$  (chemical grade) were used as starting materials in this work. The results showed a similarity in the PTCR effect. However, the upgraded lower-cost  ${\rm BaCO}_3$  gave rise to a significantly lower Curie temperature than the chemical grade  ${\rm BaCO}_3$  by approximately  ${\rm 8^{o}C}$ .



## ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ Copyright<sup>©</sup> by Chiang Mai University All rights reserved