

สารบัญ

เรื่อง

หน้า

คำขออนุญาต

๑

บทคัดย่อ

๒

Abstract

๓

รายการตารางประกอบ

๔

รายการภาพประกอบ

๕

บทที่ ๑ บทนำ

๖

บทที่ ๒ ทฤษฎี

๗

 2.1 ไดอิเลกตริกส์

๘

 2.2 สารเฟอร์โรอิเลกตริก

๙

 2.3 สิ่งที่มีผลต่อเนื้อรูมิตติวิตี้ของไดอิเลกตริก

๑๐

 2.4 ตัวเก็บประจุแบบแผ่นขานาน

๑๑

 2.5 วงจรเชิงปฏิรูป

๑๒

บทที่ ๓ วัสดุอุปกรณ์และวิธีการทดลอง

๑๓

 3.1 สารเคมีที่ใช้ในการทดลอง

๑๔

 3.2 อุปกรณ์ที่ใช้ในการทดลอง

๑๕

 3.3 การเตรียมสารตัวอย่าง

๑๖

 3.4 การตรวจวิเคราะห์สารตัวอย่างด้วยรังสีเอกซ์

๑๗

 3.5 การเตรียมสารตัวอย่างให้เป็นตัวเก็บประจุ

๑๘

 3.6 การศึกษาความสัมพันธ์ระหว่างค่าคงที่ไดอิเลกตริกกับอุณหภูมิ

๑๙

 3.7 การศึกษาความสัมพันธ์ระหว่างค่าคงที่ไดอิเลกตริกกับความถี่

๒๐

 3.8 การศึกษาค่าความต้านทานของสารชั้นตัวอย่าง

๒๐

 3.9 การศึกษาค่าความหนาแน่นของสารชั้นตัวอย่าง

๒๐

เรื่อง	หน้า
บทที่ ๔ ผลการทดลองและการวิเคราะห์ผลการทดลอง	30
4.1 การตรวจวิเคราะห์ด้วย X-ray	30
4.2 ความสัมพันธ์ระหว่างค่าคงที่ไดอิเลกตริกกับอุณหภูมิ	37
4.3 ความสัมพันธ์ระหว่างค่าคงที่ไดอิเลกตริกกับความถี่	56
4.4 ผลการทดลองวัดค่าความต้านทานไฟฟ้า	75
4.5 ผลการทดลองหาค่าความหนาแน่น	75
4.6 วิเคราะห์ผลการทดลอง	77
บทที่ ๕ สรุปและวิจารณ์ผลการทดลอง	79
5.1 สรุปผลการทดลอง	79
5.2 วิจารณ์ผลการทดลอง	80
บรรณานุกรม	82
ประวัติการศึกษา	83

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่
 Copyright © by Chiang Mai University
 All rights reserved

รายการตารางประกอบ

หน้า

ตารางที่ 4.1	แสดงค่า d-spacing ของส่วนผสม SrTiO_3 และ CaTiO_3 ทั้งที่เติมสารเจือและไม่ได้เติม เทียบกับ d-spacing ของ SrTiO_3 และ CaTiO_3 จากบัญชี A.S.T.M	36
ตารางที่ 4.2-4.10	แสดงความสัมพันธ์ระหว่างค่าคงที่ไดอิเลกตริกกับอุณหภูมิของส่วน ผสม SrTiO_3 และ CaTiO_3 ทั้งที่เติมสารเจือและไม่ได้เติม	38-46
ตารางที่ 4.11-4.19	แสดงความสัมพันธ์ระหว่างค่าคงที่ไดอิเลกตริกกับความถี่ของส่วน ผสม SrTiO_3 และ CaTiO_3 ทั้งที่เติมสารและไม่ได้เติมสารเจือ	57-65
ตารางที่ 4.20	แสดงความต้านทานในฟีดของสารตัวอย่าง	75
ตารางที่ 4.21	แสดงความหนาแน่นของสารตัวอย่าง	76

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่
Copyright[©] by Chiang Mai University
All rights reserved

รายการภาพประกอบ

ภาพที่ 2.1	(ก) แสดงลักษณะของตอม จุดศูนย์กลางของมวลของประจุบวกและประจุลบ อยู่ที่เดียวกัน	2
	(ข) เมื่อผ่านสนามไฟฟ้า E เข้าไปจุดศูนย์กลางของมวลของประจุบวก และประจุลบไม่อยู่ที่เดียวกันเกิดอิเล็กตริกไดโอล	
ภาพที่ 2.2	แสดงโน้ตเกลือที่มีชี้วังของกรดเกลือและไดโอลโนเมนต์ทางไฟฟ้าที่ เกิดขึ้น	3
ภาพที่ 2.3	แสดงโน้ตเกลือที่มีชี้วังของน้ำและไดโอลโนเมนต์ทางไฟฟ้าที่เกิดขึ้น	4
ภาพที่ 2.4	แสดงการวางตัวของไดโอลโนเมนต์ของโน้ตเกลือที่มีชี้วัง เมื่อไม่มี สนามไฟฟ้า	4
ภาพที่ 2.5	แสดงการวางตัวของไดโอลโนเมนต์ของโน้ตเกลือที่มีชี้วัง เมื่อมี สนามไฟฟ้า แต่ไม่มีอันตราริยา万物ที่ไม้เกลือ	5
ภาพที่ 2.6	แสดงการวางตัวของไดโอลโนเมนต์ของโน้ตเกลือที่มีชี้วัง เมื่อมี สนามไฟฟ้า เพราะมีอันตราริยา万物ที่ไม้เกลือ	5
ภาพที่ 2.7	แสดง Hysteresis loop	6
ภาพที่ 2.8	แสดงกราฟระหว่างค่าของเพอร์เมตติวิติกับอุณหภูมิ	7
ภาพที่ 2.9	แสดงกราฟระหว่างค่าของเพอร์เมตติวิติกับอุณหภูมิของสารประกอบติดเนื้อ	7
ภาพที่ 2.10	แสดงกราฟระหว่างค่าของเพอร์เมตติวิติกับความถี่ของ nonpolar dielectric	8
ภาพที่ 2.11	แสดงกราฟระหว่างค่าของเพอร์เมตติวิติกับความถี่ของ polar dielectric	8
ภาพที่ 2.12	แสดงกราฟระหว่างค่าเพอร์เมตติวิติกับความดัน	9
ภาพที่ 2.13	แสดงกราฟระหว่างค่าเพอร์เมตติวิติกับความชื้น	9
ภาพที่ 2.14	แสดงความสัมพันธ์ระหว่างเพอร์เมตติวิติกับความเข้มของสนามไฟฟ้า	10
ภาพที่ 2.15	แสดงตัวเก็บประจุแบบแผ่นนานา	11
ภาพที่ 2.16	แสดงตัวเก็บประจุแบบแผ่นนานาที่ไม่มีไดโอลอิเล็กตริกอยู่ระหว่างแผ่น	12
ภาพที่ 2.17	แสดงตัวเก็บประจุแบบแผ่นนานาที่มีไดโอลอิเล็กตริกอยู่ระหว่างแผ่น	13

ภาพที่ 2.18	แสดงทิศทางของ D, E และ P ในไดโอดิลกตริกและช่องว่างอากาศ ของตัวเก็บประจุแบบแผ่นหนา	17
ภาพที่ 2.19	แสดงเส้นแรงของ D ของ P และเส้นแรงในฟ้าของ E	17
ภาพที่ 2.20	แสดงเชริงบริดจ์	19
ภาพที่ 2.21	แสดงบริดจ์กระแสงลับซึ่งมีค่าแอดมิตtanชัลลงดิน	21
ภาพที่ 2.22	แสดงบริดจ์กระแสงลับ (ประกอบด้วยอุปกรณ์ต่อลงดินของแกนเนอร์)	22
ภาพที่ 2.23	แสดงเชริงบริดจ์ (ประกอบด้วยบริดจ์สำหรับต่อลงดิน)	22
ภาพที่ 3.1	แสดงชาบันหันตัวอย่างเพื่อใช้วัดความจุ ในฟ้าใน Silicone oil	27
ภาพที่ 3.2	แสดงการติดตั้งอุปกรณ์ในการวัดความจุ ในฟ้าเทียบกับอุณหภูมิ	27
ภาพที่ 4.1-4.9	แสดง diffraction pattern ของส่วนผสม SrTiO_3 และ CaTiO_3 ทั้งที่ไม่ได้เติมสารเจือและที่เติมสารเจือ	31-35
ภาพที่ 4.10-4.18	แสดงความสัมพันธ์ระหว่างค่าคงที่ไดโอดิลกตริกกับอุณหภูมิของส่วนผสม SrTiO_3 และ CaTiO_3 ทั้งที่ไม่ได้เติมสารเจือและที่เติมสารเจือ	47-55
ภาพที่ 4.19-4.27	แสดงความสัมพันธ์ระหว่างค่าคงที่ไดโอดิลกตริกกับความถี่ของส่วนผสม SrTiO_3 และ CaTiO_3 ทั้งที่ไม่ได้เติมสารเจือและที่เติมสารเจือ	66-74