

คําอธิบายความถูกต้องของผลิตภัณฑ์



ว่าที่ร้อยตรี รัตนกร กล้าสมบัติ

วิทยานิพนธ์เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต

ภาควิชาพิสิกส์

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ. 2526

ISBN 974-562-515-9

010341

17113659

DIELECTRIC CONSTANT OF NEMATIC LIQUID CRYSTAL AT LOW FREQUENCIES

Lt.Ratanakorn Klamsombat

คุณย์วิทยาลัยการ

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements
for the Degree of Master of Science

Department of Physics

Graduate School

Chulalongkorn University

1983

หัวขอวิทยานิพนธ์ ค่าคงที่ไกอิเล็กทริกของผลึกเหลวในมาติกที่ความถูกต้อง

โดย ว่าที่ร้อยตรี รัตนกร กล้าสมบัติ

ภาควิชา พลังส์

อาจารย์ที่ปรึกษา ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.อนันต์สิน เศษภากำพูช



บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้วิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็น

ส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญามหาบัณฑิต

.....*อนันต์สิน*..... กรรมบัณฑิตวิทยาลัย
(ศาสตราจารย์ ดร.สุประดิษฐ์ บุนนาค)

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

.....*อนันต์สิน*..... ประธานกรรมการ
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.วิจิตร เสิงสะพันธ์)

.....*สุจิตรา*..... กรรมการ
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ สมพงษ์ อัตราภรณ์)

.....*ธีรวิจิตร*..... กรรมการ
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.พิชุร ทรีวิจิตรเกشم)

.....*อนันต์สิน*..... กรรมการ
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.อนันต์สิน เศษภากำพูช)

ลักษณะของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

หัวข้อวิทยานิพนธ์	ค่าคงที่ไคลอเลคตริกของผลึกเนลวนีมาติกที่ความถี่คำ
ผู้อนุมิต	ว่าที่ร้อยตรี รัตนการ กล่าวสมบดี
อาจารย์ที่ปรึกษา	ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. อันันต์สิน เทษกงกุช
ภาควิชา	ฟิสิกส์
ปีการศึกษา	2525

บทคัดย่อ

ในการวิจัยได้สร้างเครื่องมือวัดค่าคงที่ไคลอเลคตริกที่ความถี่คำ (1000 Hz ถึง 2000 Hz) โดยอาศัยวัสดุและเครื่องมือที่หาได้ง่าย การทดสอบเครื่องมือทำได้โดยวัดค่าคงที่ไคลอเลคตริกของเบนเซนที่ 25 องศาเซลเซียส พบว่าไคลอเลคตริกเป็น 2.279 ซึ่งสอดคล้องกับค่ามาตรฐานที่มีอยู่แล้วเป็นอย่างดี จากนั้นได้วัดค่าคงที่ไคลอเลคตริกของสารละลายผลึกเนลว EBBA ในเบนเซนที่ความเข้มข้น 0.000 ถึง 0.020 เศษส่วนโมลโดยใช้ความถี่ในช่วง 1000 Hz ถึง 2000 Hz พบว่าค่าคงที่ไคลอเลคตริกของสารละลายเปลี่ยนแปลงแบบเชิงเส้นไปกับความเข้มข้น เมื่อนำค่าคงที่ไคลอเลคตริกที่วัดได้ไปคำนวณค่าโนมเมนต์ไคลอเลคตริกทางไฟฟ้าของโนเมเลกุล EBBA อิสระตามวิธีการของกฎเกณฑ์ พบร่วมค่าโนมเมนต์เท่ากับ 7.03×10^{-30} คูลอมบ์-เมตร เมื่อเปรียบเทียบกับค่าโนมเมนต์ที่มีอยู่ทดลองไว้ก่อนโดยวิธีซึ่งใช้ความถี่สูง ปรากฏว่าผลการทดลองทั้งสองมีค่าใกล้เคียงกัน และค่าโนมเมนต์ไคลอเลคตริกที่คำนวณสอดคล้องกับค่าที่ได้จากหนังสือโดยอาศัยสูตรโครงสร้างของโนเมเลกุล



8

Thesis Title Dielectric Constant of Nematic Liquid Crystal at
 Low Frequencies

Name Lt. Ratanakorn Klamsombat

Thesis Advisor Dr. Anuntasin Tachagumpuch

Department Physics

Academic Year 1982

ABSTRACT

The set up for measuring the dielectric constant of materials at low frequencies (1000 Hz - 2000 Hz) is constructed by using simple available equipments. This set up is then used to measure the dielectric constant of benzene. The result obtained at 25°C is 2.279 which agrees very well with the known result. In measuring the dielectric constant of the liquid crystal EBBA in benzene solutions of concentrations 0.000 - 0.020 mole fraction, it is found that the dielectric constant varies linearly with the concentration. Calculation of permanent electric dipole moment by means of Guggenheim's method gives the value of 7.03×10^{-30} C-m, which is close to the results from previous measurements at high frequencies. This value also agrees with the theoretical value obtained from the molecular structure.

กิติกรรมประกาศ

ในการทำวิทยานิพนธ์นี้ได้รับความช่วยเหลือจากบุคคลหลายฝ่าย โดยเฉพาะ
ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.อนันตศิน เทษกงามพุช ให้ในกำปรึกษาและแนะนำเทคนิคต่าง ๆ
เกี่ยวกับการทดลองเป็นอย่างดีอีก จึงขอกราบขอบพระคุณไว้ ณ โอกาสนี้



ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



สารบัญ

หน้า

บทคัดย่อภาษาไทย.....	ก
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ.....	ข
กิจกรรมประการ.....	ก
รายการตารางประกอบ.....	ฉ
รายการรูปประกอบ.....	ช

บทที่ 1 ทรัพยากรเกี่ยวกับไฟฟ้าในสารไคโอลิกทริก

1.1 บทนำ.....	1
1.2 ไคโอลทางไฟฟ้าและโนเมนต์ไคโอลทางไฟฟ้า.....	2
1.3 โคลาไรเดชั่นและการจัดทางไฟฟ้าในสารไคโอลิกทริก.....	4
1.4 โนลาร์โคลาไรเดชั่นในสารไคโอลิกทริก.....	6
1.5 ส่มการของเคอบาย.....	8
1.6 โนเมนต์ไคโอลทางไฟฟ้าในสารละลาย.....	12

บทที่ 2 อุปกรณ์ที่ใช้ในการทดลอง

2.1 ตัวเก็บประจุไฟฟ้า.....	15
2.2 เครื่องมือวัดความฉุกของตัวเก็บประจุไฟฟ้า.....	17
2.3 การทดสอบอุปกรณ์การทดลอง.....	20

บทที่ 3 การวัดค่าคงที่ไคโอลิกทริกของสารละลายผลึกเหลว

3.1 การเลือกสารที่ใช้เป็นตัวทำละลาย.....	25
3.2 สารผลึกเหลวมีมาตรฐาน.....	27
3.3 การเตรียมสารละลายผลึกเหลว.....	27
3.4 การวัดค่าความฉุกของตัวเก็บประจุบรรจุสารละลายผลึกเหลว.....	29

3.5 การหาค่าคงที่ไคอิเล็กตริกของสารละลายผลึกเหลว.....	30
3.6 การวัดค่าคงที่ไคอิเล็กตริกที่ความถี่แสงของเบนเซ็นและสารละลาย ผลึกเหลว.....	33
บทที่ 4 การวิเคราะห์และสรุปผลการทดลอง	
4.1 ความสัมพันธ์ระหว่าง $K - n^2$ กับความเข้มข้นของสารละลาย ผลึกเหลว.....	34
4.2 การคำนวณโมเมนต์ไคโอลด์ทางไฟฟ้าของไม้เลกุล EBBA.....	35
4.3 ความคลาดเคลื่อนของการทดลอง.....	36
4.4 การวิจารณ์ผลการทดลอง.....	37
4.5 ขอเสนอแนะ.....	37
เอกสารอ้างอิง.....	39
ประวัติผู้เขียน.....	40

ศูนย์วิทยทรัพยากร อุปกรณ์และมหาวิทยาลัย

รายการตารางประกอบ

ตารางที่	หน้า
2.1 แสดงความจุของตัวเก็บประจุเปล่าที่ความดันต่าง ๆ	21
2.2 แสดงความจุของตัวเก็บประจุที่บรรจุในชิ้นที่ความดันต่าง ๆ	22
2.3 แสดงค่าคงที่ไคลอเลคทริกของเบนซินที่ความดันต่าง ๆ	23
3.1 แสดงมวลของเบนซินและ EBBA ในสารละลายความเข้มข้นต่าง ๆ	28
3.2 แสดงมวลของเบนซินและ EBBA ที่ใช้ไปบริการตามลำดับความเข้มข้น	28
3.3 แสดงความจุของตัวเก็บประจุบรรจุสารละลายความเข้มข้นต่าง ๆ	29
3.4 แสดงค่าคงที่ไคลอเลคทริกของสารละลายผลึกเหลวความเข้มข้นต่าง ๆ	30
3.5 แสดงค่าคงที่ไคลอเลคทริกของสารละลาย EBBA ในเบนซิน	33
3.6 แสดงค่าคงที่ไคลอเลคทริกของสารละลายที่ความดันแสง	33
4.1 แสดงความเข้มข้นของสารละลายที่ใช้ในการทดลอง	34
4.2 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มข้นกับค่าคงที่ไคลอเลคทริก	35

**ศูนย์วิทยทรัพยากร
มหาลัยรามคำแหง**

รายการรูปประกอบ

รูปที่	หน้า
1.1 แสดงลักษณะของโมเลกุลเม็ดข้าวและการเรียงตัวในสันамไฟฟ้า.....	2
1.2 แสดงการเกิดไคโอลจากการเนื้อข่าน้ำและลักษณะการเรียงตัวในสันамไฟฟ้า....	3
1.3 แสดงแรงดึงดูดระหว่างตัวหัวต่อไคโอลในสันамไฟฟ้า.....	3
1.4 แสดงการเนื้อยาน้ำประจุไฟฟ้านับผิวของสารไอกอเลกตริก.....	4
1.5 แสดงการเรียงตัวของโมเลกุลของสารไอกอเลกตริก.....	5
1.6 แสดงเวลาเทอร์สันมไฟฟ้า โภคไนเรชั่น และการซัก.....	6
1.7 แสดงไคโอลที่วางตัวหามุม θ กับสันมไฟฟ้าภายในบริเวณมุมด้านขวา.....	8
1.8 แสดงความสัมพันธ์ของโมลาร์โภคไนเรชั่นกับความถี่ของสันมไฟฟ้า.....	11
2.1 แสดงตัวเก็บประจุแบบปรับค่าไคที่ใช้ในการทดลอง.....	16
2.2 แสดงอุปกรณ์ที่ใช้ประกอบกับตัวเก็บประจุแบบปรับค่าไค.....	16
2.3 แสดงบริจจ์ที่ใช้ในการทดลอง.....	17
2.4 แสดงวงจรของบริจจ์สำหรับรูป.....	18
2.5 แสดงօօສչիլ ໄօէ ໂຄປที่ใช้ประกอบกับบริจจ์ในการวัดความจุของตัวเก็บประจุ....	19
2.6 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างความถี่กับความจุของตัวเก็บประจุเป็นล่า.....	21
2.7 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างความถี่กับค่าคงที่ไอกอเลกตริกของเบนเซน.....	23
3.1 แสดงกราฟระหว่าง ρ_T กับ T ของสารอินทรีย์ 4 ชนิด.....	26
3.2 แสดงโครงสร้างโมเลกุลของไพรเมนและเบนเซน.....	26
3.3 แสดงโครงสร้างโมเลกุลของสารผลึกเหลว.....	27
3.4 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างค่าคงที่ไอกอเลกตริกของสารกับความถี่.....	31
3.5 แสดงกราฟระหว่าง $K - n^2$ กับความเข้มข้นของสาร.....	35
3.6 แสดงการเปรียบเทียบสูตรโครงสร้างของโมเลกุล EBBA กับ MBBA	37