

สำนักหอสมุดกลาง พระจอมเกล้าลาดกระบัง

**รายงานวิจัยโครงการวิจัยโดยใช้เงินรายได้คณะวิศวกรรมศาสตร์
ประจำปี 2549**

เครื่องวัดความเข้มข้นของสารละลาย

Solution Concentration Measurement System



RCH
TK
4848.4
ร 314ค

นายรังสรรค์ เมืองเหนือ

เลขหมู่.....
เลขทะเบียน.....
วัน,เดือน,ปี.....

**ศูนย์วิจัยอิเล็กทรอนิกส์ คณะวิศวกรรมศาสตร์
สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง**

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์อื่นใด
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารที่
จัดให้มีการนำไปใช้.....

11905221

รายงานโครงการวิจัยโดยใช้เงินรายได้คณะวิศวกรรมศาสตร์ ประจำปี (2549)

1. ชื่อโครงการวิจัย (ภาษาไทย) “เครื่องวัดความเข้มข้นของสารละลาย”
(ภาษาอังกฤษ) “Solution Concentration Measurement System”

2. คณะผู้ดำเนินงานวิจัย

หัวหน้าโครงการ นายรังสรรค์ เมืองเหลือ คุณวุฒิ วศ.ม.(วิศวกรรมไฟฟ้า)
แผนก/ภาควิชา ศูนย์วิจัยอิเล็กทรอนิกส์ กอง/คณะ คณะวิศวกรรมศาสตร์
กรม/มหาวิทยาลัย สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง
กระทรวง/ทบวง กระทรวงศึกษาธิการ
ที่อยู่ ถนนฉลองกรุง เขตลาดกระบัง กรุงเทพฯ 10520
โทรศัพท์ 0-2739-0643 Email : kmrangso@kmitl.ac.th



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

บทที่ 1

บทนำ

ในการทดลองทางเคมีเมื่อมีการทดลองหาค่าความเข้มข้นของสารละลายในแต่ละชนิดนั้น จะต้องมีการเตรียมสารละลายโดยวิธีการคำนวณจากสูตรความเข้มข้น เพื่อที่จะให้ได้ความเข้มข้นตามที่ต้องการ จากนั้นก็จะได้อ่าค่าความเข้มข้นตามที่ต้องการ โดยที่ผู้ทดลองต้องเขียนหรือ อ่าค่ากับค่าความเข้มข้นที่เตรียมไว้เพื่อทำให้ผู้ทดลองท่านอื่นทราบว่า สารละลายตัวนี้มีค่าความเข้มข้นเท่าใด บางครั้งในการปฏิบัติงาน อาจไม่ สะดวกและเกิด ความไม่ เข้าใจกันของผู้ ทดลอง ถ้าสามารถออกแบบเครื่องมือวัดที่ บอกความเข้มข้นของสารละลายได้จะช่วย ให้ การทดลองและการปฏิบัติ งานมี ความสะดวกและมีความถูกต้องมากขึ้น

จากเหตุผลดังกล่าวทางผู้วิจัยจึงคิดที่จะพัฒนาเครื่องวัดความเข้มข้นของสารละลายขึ้นมาเพื่อใช้ในการวัดเข้มข้นของสารละลาย โดยมีวัตถุประสงค์ดังนี้

1. สร้างต้นเครื่องวัดความเข้มข้นของสารละลาย
2. พัฒนาเทคนิค ในตรวจสอบสารละลายโดยใช้เทคนิคการวัดค่าความจุไฟฟ้า
3. สร้างบุคลากรทางเครื่องมือวัดอิเล็กทรอนิกส์

บทที่ 2

ความเข้มข้นของสารละลาย



สารละลาย คือ สารเนื้อเดียวที่เกิดจากสารบริสุทธิ์ตั้งแต่สองชนิดขึ้นไปผสมกัน โดยไม่เกิดปฏิกิริยาเคมี จุดเดือด และจุดหลอมเหลวไม่คงที่ ตัวอย่างเช่น สารละลายน้ำเกลือ ทิงเจอร์ไอโอดีน แอลกอฮอล์ 70% น้ำเชื่อม เป็นต้น ในทางเคมี สารละลาย (solution) เป็น ของผสมที่เป็นเนื้อเดียวกัน ซึ่งมีสารหนึ่งชนิดหรือมากกว่าเป็นตัวทำละลาย ละลายอยู่ในสารอีกชนิดหนึ่งซึ่งเป็นตัวถูกละลาย ตัวอย่าง เช่น ไม่เพียงแต่ ของแข็งละลายในของเหลว เหมือนกับ เกลือ หรือน้ำตาล ละลายในน้ำ (หรือแม้แต่ ทองคำ ละลายในปรอท แล้วเกิดเป็น อะมัลกัม (amalgam)) แต่ ก๊าซ ก็ละลายในของเหลว อย่างเช่น คาร์บอนไดออกไซด์ หรือ ออกซิเจน ละลายในน้ำได้

สารละลายอุดมคติ (ideal solution) คือการที่ปฏิกิริยาระหว่าง โมเลกุล ของตัวทำละลายกระทำซึ่งกันและกันมีค่าเท่ากับปฏิกิริยาระหว่างตัวทำละลายกับตัวถูกละลาย แล้วคุณสมบัติของสารละลายในอุดมคติสามารถคำนวณได้โดยผลรวมเชิงเส้น (linear combination) ของคุณสมบัติของส่วนประกอบของมัน

ตัวทำละลาย (solvent) ตามความหมายแบบเดิมคือ สารในสารละลายที่มีปริมาณมากกว่าตัวถูกละลาย ถ้าทั้งตัวถูกละลายและตัวทำละลายมีปริมาณเท่ากัน (เช่น สารละลายมี เอทานอล 50% และ น้ำ 50%) คำจำกัดความเกี่ยวกับตัวทำละลายและตัวถูกละลายจะมีความสำคัญน้อยลง แต่โดยทั่วไปสารที่มีปริมาณมากกว่าจะถูกกำหนดให้เป็นตัวทำละลาย

สารละลายแบ่งออกเป็นหลายประเภทดังนี้:

ตัวอย่างของ สารละลาย	ตัวถูกละลาย		
	ก๊าซ	ของเหลว	ของแข็ง
ก๊าซ	ออกซิเจน และ ก๊าซอื่นในไนโตรเจน (อากาศ)	ไอน้ำ ใน อากาศ (ความชื้น)	กลิ่น ของของแข็งเป็นผลมาจากโมเลกุลของของแข็งกระจายตัวในอากาศ
ตัวทำละลาย	คาร์บอนไดออกไซด์ ในน้ำ (น้ำคาร์บอนเนต)	เอทานอล (แอลกอฮอล์) ในน้ำ; ไฮโดรคาร์บอน หลายชนิดใน (ปิโตรเลียม)	ซูโครส (น้ำตาลทราย) ในน้ำ; โซเดียมคลอไรด์ (เกลือแกง) ในน้ำ
ของแข็ง	ไฮโดรคาร์บอน ; แพลตินัม ถูกศึกษาให้เป็นตัวกลางในการเก็บ	ละลายในโลหะ (activated charcoal); ความชื้นใน ไม้	เหล็กกล้า, ดูราลูมิน (duralumin) โลหะอื่น โลหะผสม

ความเข้มข้น หมายถึง ปริมาณของตัวถูกละลายที่ละลายอยู่ในสารละลาย โดยการบอกหน่วยของความเข้มข้นมีหลายวิธี ดังนี้

- ร้อยละของตัวถูกละลาย การบอกความเข้มข้นโดยวิธีนี้มี 3 แบบดังนี้

- ร้อยละโดยมวล หมายถึง มวลของตัวถูกละลายที่ละลายอยู่ในสารละลาย 100 หน่วยมวลเดียวกัน การบอกความเข้มข้น โดยวิธีนี้ใช้กันมากถ้าตัวถูกละลายเป็นของแข็ง สัญลักษณ์คือ % w/w

$$\text{ร้อยละโดยมวล} = \frac{\text{มวลของตัวถูกละลาย}}{\text{มวลทั้งหมดของสารละลาย}} \times 100$$

- ร้อยละโดยปริมาตร หมายถึง ปริมาตรของตัวถูกละลายที่ละลายอยู่ในสารละลาย 100 หน่วยปริมาตร ใช้กับตัวถูกละลายที่เป็นของเหลว สัญลักษณ์คือ % v/v

$$\text{ร้อยละโดยปริมาตร} = \frac{\text{ปริมาตรของตัวถูกละลาย}}{\text{ปริมาตรทั้งหมดของสารละลาย}} \times 100$$

- ร้อยละโดยน้ำหนักต่อปริมาตร หมายถึง น้ำหนักของตัวถูกละลายที่ละลายอยู่ในสารละลาย 100 หน่วยปริมาตร สัญลักษณ์ คือ w/v

$$\text{ร้อยละโดยมวลต่อปริมาตร} = \frac{\text{มวลของตัวถูกละลาย}}{\text{ปริมาตรทั้งหมดของสารละลาย}} \times 100$$

- ส่วนในล้านส่วน หมายถึง ส่วนของตัวถูกละลายที่ละลายอยู่ในสารละลาย 1,000,000 ส่วน สัญลักษณ์คือ ppm

$$\text{ppm} = \frac{\text{มวลของตัวถูกละลาย}}{\text{มวลทั้งหมดของสารละลาย}} \times 1,000,000$$

หรือ

$$\text{ppm} = \frac{\text{ปริมาตรของตัวถูกละลาย}}{\text{ปริมาตรทั้งหมดของสารละลาย}} \times 1,000,000$$

- โมลาริตี (Molarity) หมายถึง จำนวนโมลของตัวถูกละลายอยู่ในสารละลาย 1 ลูกบาศก์เดซิเมตร ใช้หน่วยเป็นโมลต่อลูกบาศก์เดซิเมตร โมลต่อลิตรหรือโมลาร์(Molar) สัญลักษณ์คือ M

$$M = \frac{\text{มวลเป็นกรัมของตัวถูกละลาย}}{\text{มวลโมเลกุลของตัวถูกละลาย} \times \text{ปริมาตรเป็นลิตรของสารละลาย}}$$

- โมแลลิตี หมายถึง จำนวนโมลของตัวถูกละลายที่ละลายอยู่ในตัวทำละลายหนัก 1 กิโลกรัม ใช้หน่วยเป็นโมลต่อกิโลกรัม หรือ โมแลล(Molal) การบอกความเข้มข้นโดยวิธีนี้ใช้กับพวกที่มีคุณสมบัติที่ขึ้นกับจำนวนของอนุภาคของตัวถูกละลาย สัญลักษณ์คือ m

$$m = \frac{\text{มวลเป็นกรัมของตัวถูกละลาย}}{\text{มวลโมเลกุลของตัวถูกละลาย} \times \text{มวลเป็นกิโลกรัมของสารละลาย}}$$

ถ้าน้ำเป็นตัวทำละลาย ค่าของ โมลาริตีและ โมแลลิตีของสารละลายจะใกล้เคียงกัน เพราะความหนาแน่นของน้ำมีค่าประมาณ 1 ที่อุณหภูมิห้อง

- ฟอर्मาลิตี (Formality) หมายถึง จำนวนกรัมสูตรของตัวถูกละลายที่ละลายอยู่ในสารละลาย 1 ลูกบาศก์เดซิเมตร ใช้หน่วยเป็นฟอर्मาล (Formal) ฟอर्मาลิตีและโมลาริตีคล้ายกันมาก เพียงแต่โมลาริตีกับสารประกอบที่มีสูตรโมเลกุล สำหรับสารประกอบที่มีสูตรโมเลกุลนั้น น้ำหนักโมเลกุลก็คือน้ำหนักสูตรนั่นเอง ส่วนฟอर्मาลิตีนิยมใช้กับสารประกอบไอออนิกซึ่งไม่มีสูตรโมเลกุล สัญลักษณ์คือ f

$$f = \frac{\text{มวลเป็นกรัมของตัวถูกละลาย}}{\text{ปริมาตรเป็นลูกบาศก์เดซิเมตรของสารละลาย}}$$

- นอร์มาลิตี (Normality) หมายถึงจำนวนกรัมสมมูลของของตัวถูกละลายที่ละลายอยู่ในสารละลาย 1 ลูกบาศก์ เดซิเมตร ใช้หน่วยเป็นนอร์มอล (Normal) สัญลักษณ์คือ N

$$N = \frac{\text{มวลเป็นกรัมของตัวถูกละลาย}}{\text{ปริมาตรเป็นลูกบาศก์เดซิเมตรของสารละลาย}}$$

- เศษส่วน โมล (Mole Fraction) หมายถึง จำนวน โมลของสารองค์ประกอบนั้นหารด้วยจำนวน โมลของสารองค์ประกอบทั้งหมดในสารละลาย

$$X_1 = \frac{n_1}{n_1 + n_2 + n_3 + \dots + n_i}$$

$$X_2 = \frac{n_2}{n_1 + n_2 + n_3 + \dots + n_i}$$

โดยที่ x_i = เศษส่วนโมลของสารองค์ประกอบที่ i

n_i = จำนวน โมลของสารองค์ประกอบที่ i

ผลบวกของเศษส่วนโมลของสารองค์ประกอบทั้งหมดเท่ากับ 1 เสมอ คือ

$$x_1 + x_2 + x_3 + \dots = 1$$

ถ้าต้องการทราบ โมลเปอร์เซ็นต์ (Mole percent) ก็ทำได้โดยนำ 100 คูณเข้ากับเศษส่วน โมล

$$\text{โมลเปอร์เซ็นต์} = 100X \text{ เศษส่วน โมล}$$

ในอุตสาหกรรมการผลิตผลไม้ นิยมบอกค่าความเข้มข้นของน้ำผลไม้ในรูปองศา บริกซ์ ซึ่ง
เป็นหน่วยของการวัดความเข้มข้นแบบร้อยละโดยมวล ซึ่งเครื่องมือที่ใช้ในการวัดคือเครื่องวัดดัชนีหัก
เหวของแสง

บทที่ 3

เครื่องวัดความเข้มข้นของสารละลาย

Solution Concentration Measurement System

ในปัจจุบันนี้การบอกค่าความเข้มข้นของสารละลายบอกได้เพียงแต่ว่าสารละลายชนิดนี้มี ความเป็นกรดและเบสมากน้อยเพียงใด โดยแสดงอยู่ในรูปของค่า pH แต่ ยังไม่ มีการนำเสนอถึงความเข้มข้น นที่ เฉพาะเจาะจงถึงรายละเอียดของความเข้มข้น ดังนั้นทางผู้วิจัยจึงได้คิดพัฒนาเครื่องวัดความเข้มข้นของสารละลายนี้ขึ้นมา โดยมีหลักการทำงานที่อาศัยคุณสมบัติของค่า Relative Permittivity (Dielectric Constants) ที่เป็นคุณสมบัติเฉพาะของสารเคมีแต่ละชนิด จะได้ข้อมูลตามตารางที่ 1 ดังนี้

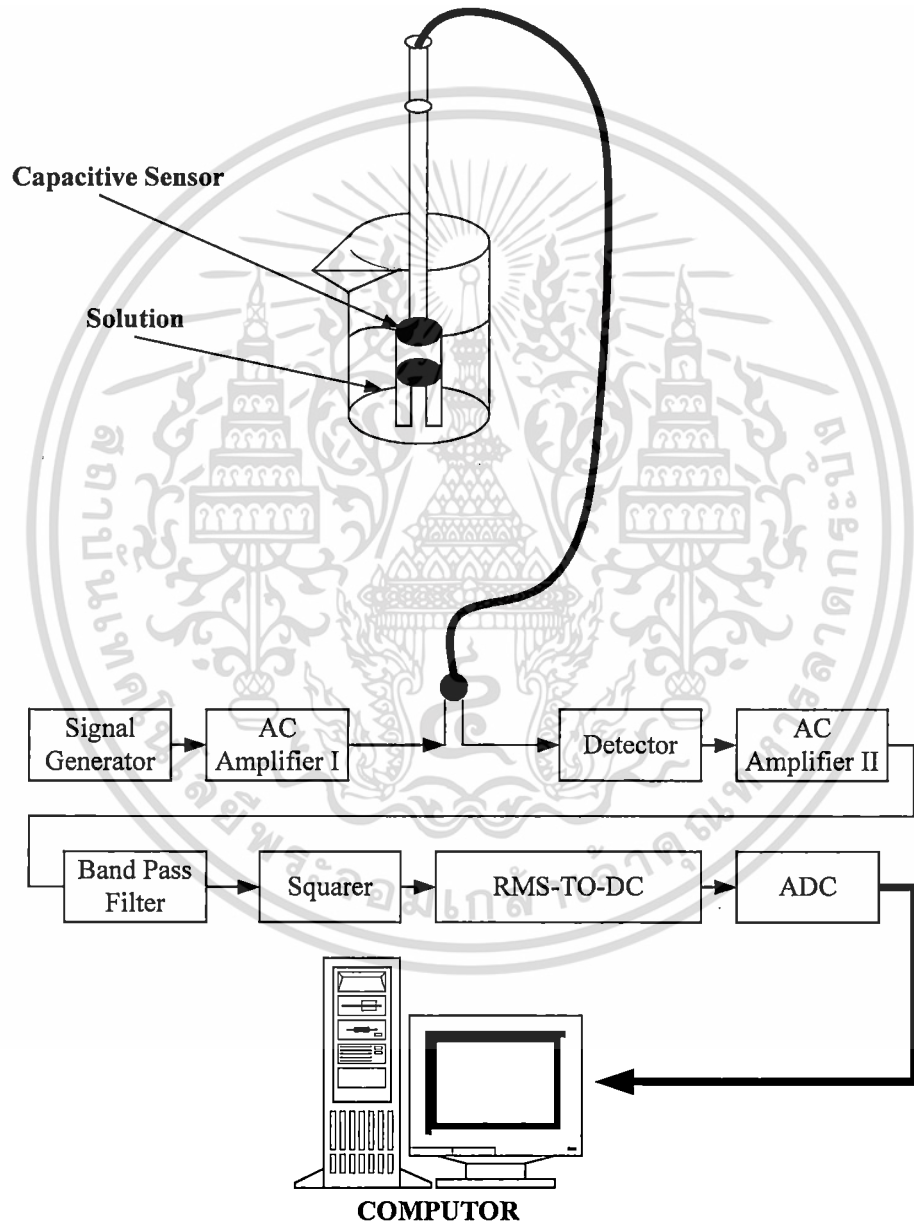
ตารางที่ 1 ค่า Dielectric Constants ของสารเคมีแต่ละชนิด

สาร (Materials)	อุณหภูมิ (Temperature °C)	ค่า Dielectric Constants
Acetone	22	21.4
Amonia	20	15.5
Benzene	20	2.3
Elthanol	25	24.3
Methyl Alcohol	20	33.1
Urea	22	3.5
Vinyl Ether	20	3.9
Water	20	80

จากข้อมูลตารางเบื้องต้นถ้ากำหนดให้ ค่าอื่น ๆ ภายในเซนเซอร์แบบเก็บประจุไฟฟ้า (Capacitive Sensors) คงที่หมดยกเว้นค่า Dielectric Constants เอาท์พุท ของเซนเซอร์ก็จะเปลี่ยนไปตามสารเคมีแต่ละชนิดที่ใช้เป็น Dielectric แต่จากตารางจะเป็นค่า Dielectric Constants ของสารเคมีที่ความเข้มข้นค่าใดค่าหนึ่ง เท่านั้น ถ้าค่าความเข้มข้นเปลี่ยนแปลงไป จะทำให้ค่า Dielectric Constants เปลี่ยนแปลงไปด้วย

แม้จะเป็นสารเคมีชนิดเดียวกันก็ตามจากหลักการดังกล่าว สามารถที่จะนำมาทดสอบหาความเข้มข้นของสารเคมี และนำไปประยุกต์ใช้เป็นเครื่องมือวัดความเข้มข้นของสารเคมีโดยสารเคมีที่ใช้ทดสอบคือ Isopropyl Alcohol ที่ความเข้มข้นตั้งแต่ 40% - 70%V/V (Volume/Volume) แล้ววัดผลที่ได้ทางเอาท์พุทในรูปแบบแรงดันไฟฟ้าตามความเข้มข้นที่เปลี่ยนไป

เครื่องมือวัดความเข้มข้นของสารละลายที่พัฒนาขึ้นจะประกอบด้วยส่วนต่างๆดังรูปที่ 3.1

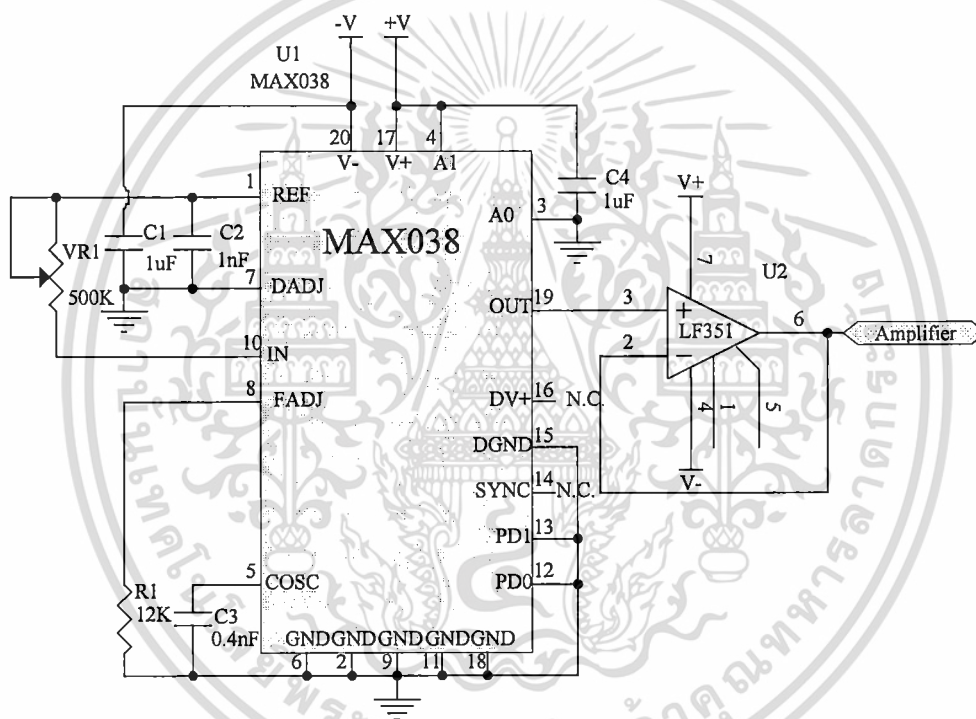


รูปที่ 3.1 บล็อกไดอะแกรมของเครื่องวัดความเข้มข้นของสารละลายที่พัฒนาขึ้น

จากรูปที่ 3.1 สำหรับรายละเอียดของเครื่องวัดความถี่ของสารละลายที่พัฒนาขึ้นในแต่ละส่วนสามารถแสดงได้ดังนี้

3.1 วงจรกำเนิดสัญญาณไซน์ความถี่ 500 กิโลเฮิร์ต

วงจรนี้เป็นวงจรสร้างสัญญาณไซน์ความถี่ 500 กิโลเฮิร์ตที่แรงดันเอาต์พุต 2 โวลต์ พีค-ทูปีก (Vp-p) เพื่อป้อนให้กับวงจรขยายสัญญาณ (Amplifier Circuit) โดยลักษณะของวงจรสร้างสัญญาณไซน์สามารถแสดงได้ดังรูปที่ 3.2



รูปที่ 3.2 วงจรกำเนิดสัญญาณไซน์ 500 กิโลเฮิร์ต

จากวงจรในรูป 3.2 จะใช้ไอซี MAX 308 ในการกำเนิดความถี่ ไอซี MAX 038 เป็นไอซีกำเนิดสัญญาณความถี่สูง (High-Frequency Waveform Generator) โดยสามารถสร้างสัญญาณความถี่สูงในรูปแบบสัญญาณสามเหลี่ยม (Triangle Wave) สัญญาณฟันเลื่อย (Sawtooth Wave) สัญญาณไซน์ (Sine Wave) และสัญญาณสี่เหลี่ยม (Square Wave) และการกำหนดชนิดของสัญญาณสามารถกำหนดได้โดยขา A0 (ขา3) และ ขา A1 (ขา4) ดังแสดงในตารางที่ 3.1

ตารางที่ 3.1 การเลือกชนิดของสัญญาณเอาต์พุตของไอซี MAX 038

A0	A1	ชนิดของสัญญาณ
x	1	สัญญาณไซน์
0	0	สัญญาณสี่เหลี่ยม
1	0	สัญญาณสามเหลี่ยม

ไอซี MAX 038 สามารถผลิตความถี่ได้ในช่วง 0.1 เฮิรต์ ถึง 20 เมกกะเฮิรต์ สำหรับในวงจรดังรูปที่ 3.2 ค่าความถี่ของวงจรควบคุมโดย VR₁ และ C₃ โดยความถี่ของเอาต์พุตของวงจรสามารถคำนวณจากสมการที่ (3.1)

$$F_o = V_{in} / [R_{in} \times C_F] \quad (3.1)$$

จากวงจรดังรูปที่ 3.2 C_F = C₃, V_{in} = 5 V, R_{in} = VR₁ ต้องการความถี่เอาต์พุตสูงสุด 1 เมกกะเฮิรต์ ∴ จากสมการที่ (3.1) จะได้

$$1 \times 10^6 = 5 / [VR_1 \times C_3] \quad (3.2)$$

$$VR_1 \times C_3 = 5 / 1 \times 10^6 = 5 \times 10^{-6} \quad (3.3)$$

แต่เนื่องจากค่าตัวชี้ท (Datasheet) กำหนด VR₁ ควรอยู่ในช่วง 12.5 KΩ-500KΩ ∴ ที่ความถี่สูงสุดจะต้องปรับ VR₁ ต่ำสุดมาอยู่ที่ 12.5 KΩ ∴ หาค่า C₃ ได้ดังสมการ (3.4)

$$C_3 = 5 \times 10^{-6} / 12.5 \times 10^3 = 0.4 \times 10^{-9} = 0.4 \text{ nF} \quad (3.4)$$

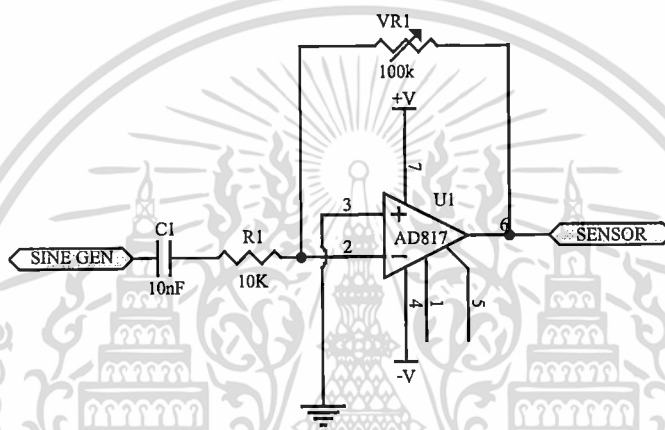
เลือก VR₁ = 500 KΩ ∴ ความถี่เอาต์พุตของวงจรเมื่อปรับค่า VR₁ สูงสุด 500 KΩ ได้ดังนี้

$$F_o = 5 / (500 \times 10^3 \times 0.4 \times 10^{-9}) = 25000 \text{ Hz} \quad (3.5)$$

∴ วงจรในรูปที่ 3.2 สามารถผลิตความถี่ 25 กิโลเฮิร์ต ถึง 1 เมกะเฮิร์ต โดยในการใช้งานจริงเรา จะทำการปรับ VR₁ ให้ความถี่เอาต์พุตประมาณ 500 กิโลเฮิร์ต

3.2 วงจรขยายสัญญาณ1 (Amplifier Circuit I)

วงจขยายสัญญาณจะทำหน้าที่ขยายสัญญาณจากวงจรกำเนิดสัญญาณ โดยลักษณะของวงจขยาย สัญญาณสามารถแสดงได้ดังรูปที่ 3.3

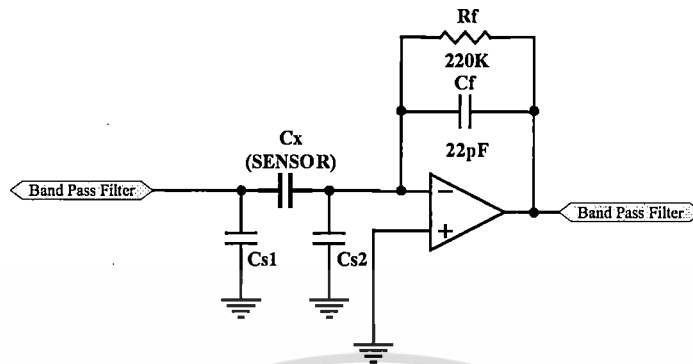


รูปที่ 3.3 วงจขยายสัญญาณ

จากรูปที่ 3.3 IC AD817 ซึ่งต่อเป็นวงจรอินเวอร์ตติ้งแอมป์ โดยมี R₁ และ VR₁ เป็นตัวกำหนดเกณฑ์การขยาย ของวงจร โดยจากวงจรรูปที่ 3.3 จะปรับอัตราขยายให้เท่ากับ ≈ 6 เท่า เพื่อให้ได้แรงดันที่เอาต์พุตของวงจร เท่ากับ 12 โวลต์ พีก-ทู-พีก (V_{p-p}) เพื่อป้อนให้กับเซนเซอร์ที่เราต้องการวัดค่าความจุไฟฟ้าซึ่งจะผ่านการจัด รูปแบบในการวัด โดยวงจรมัลติเพล็กซ์สัญญาณ 3.1

3.3 วงจรตรวจจับสัญญาณ (Detector Circuit)

วงจตรวจจับสัญญาณทำหน้าที่ในการตรวจจับสัญญาณที่ผ่านเซนเซอร์ โดยลักษณะของวงจตรวจจับ สัญญาณจะมีลักษณะดังรูปที่ 3.4



รูปที่ 3.4 วงจรตรวจจับสัญญาณ

จากวงจรในรูปที่ 3.4 เราสามารถหาค่าแรงดันเอาต์พุตของวงจรได้จากสมการที่ 3.6

$$V_o = -\frac{j\omega C_x R_f}{j\omega C_f R_f + 1} * V_i \quad (3.6)$$

เมื่อ ω คือ ความถี่เชิงมุม (เรเดียนต่อวินาที)

V_i คือ แรงดันที่ป้อนให้กับเซนเซอร์ (โวลต์)

V_o คือ แรงดันเอาต์พุต (โวลต์)

R_f คือ ค่าความต้านทานป้อนกลับ (Feedback Resistor) (โอห์ม)

C_f คือ ค่าคาร์ปาซิเตอร์ที่ใช้ในการป้อนกลับ (Feedback Capacitor) (ฟารัด)

C_x คือ ค่าคาร์ปาซิเตอร์ของเซนเซอร์ (ฟารัด)

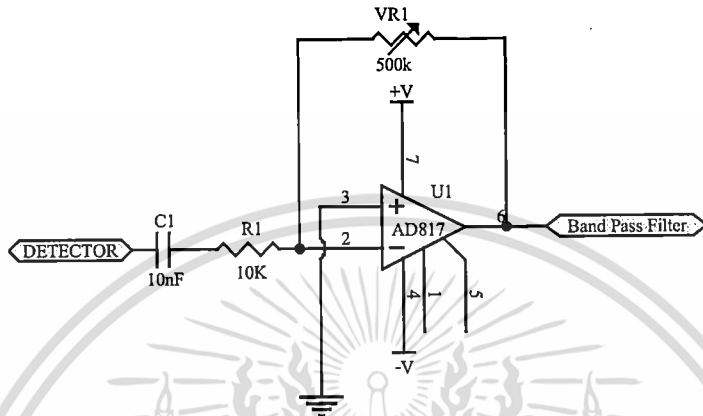
จากสมการที่ (6) ถ้า $1/\omega C_f \ll R_f$ เราสามารถหา V_o ได้ดังสมการที่ (3.7)

$$V_o = -\frac{C_x}{C_f} V_i \quad (3.7)$$

จากสมการที่ (3.7) แรงดันเอาต์พุตของวงจรจะขึ้นอยู่กับค่าของ C_x และ C_f เอาต์พุตของวงจรตรวจจับสัญญาณจะถูกนำไปขยายโดยวงจรขยายสัญญาณต่อไป

3.4 วงจรขยายสัญญาณ2 (Amplifier Circuit II)

วงจรขยายสัญญาณจะทำหน้าที่ขยายสัญญาณจากวงจรตรวจจับสัญญาณโดยลักษณะของวงจรขยายสัญญาณสามารถแสดงได้ดังรูปที่ 3.5

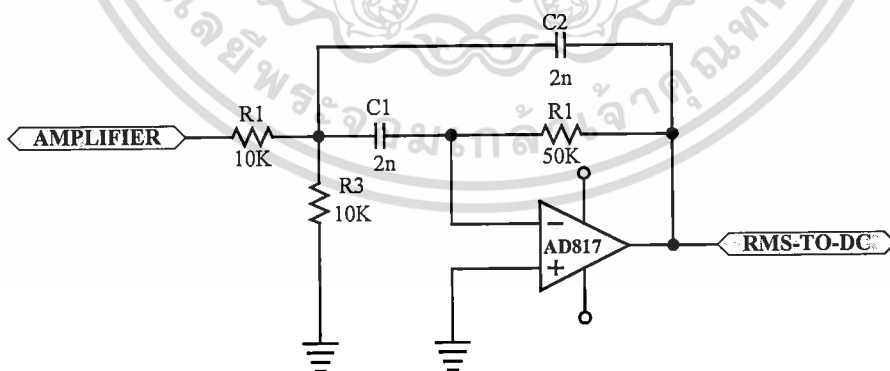


รูปที่ 3.5 วงจรขยายสัญญาณ

จากรูปที่ 3.5 IC AD817 ซึ่งต่อเป็นวงจรอินเวอร์ตติ้งแอมป์ โดยมี R_1 และ VR_1 เป็นตัวกำหนดเกณฑ์การขยายของวงจร โดยจากวงจรรูปที่ 3.12 จะปรับอัตราขยายให้เท่ากับ ≈ 50 เท่า เพื่อขยายสัญญาณที่ได้จากวงจรตรวจจับสัญญาณก่อนที่จะป้อนให้กับวงจรแบนด์พาสฟิลเตอร์ (Band Pass Filter) ต่อไป

3.5 วงจรแบนด์พาสฟิลเตอร์ (Band Pass Filter Circuit)

สำหรับวงจรแบนด์พาสฟิลเตอร์ที่ใช้ในวงจรวัดค่าความจุไฟฟ้า นั้นจะตั้งความถี่ไว้ที่ประมาณ 500 กิโลเฮิร์ตซ์ เพื่อกำจัดสัญญาณรบกวน โดยลักษณะของวงจรจะมีลักษณะดังรูปที่ 3.6

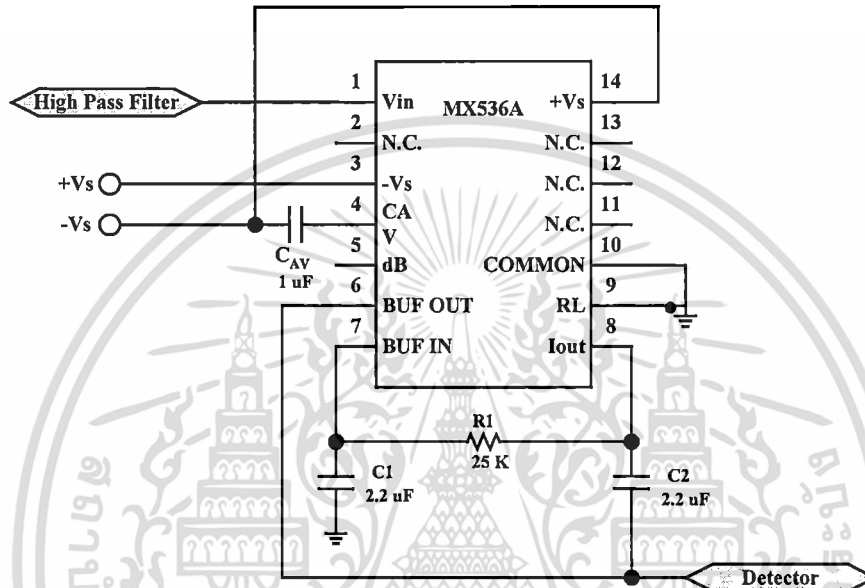


รูปที่ 3.6 วงจรแบนด์พาสฟิลเตอร์ 500 กิโลเฮิร์ตซ์

เอาท์พุทจากวงจรแบนด์พาสฟิลเตอร์จะถูกส่งไปยังวงจรแปลงสัญญาณอาร์เอ็มเอสเป็นดีซีต่อไป

3.6 วงจรแปลงสัญญาณอาร์เอ็มเอสเป็นดีซี (RMS-TO-DC Circuit)

สำหรับวงจรแปลงสัญญาณอาร์เอ็มเอสเป็นดีซีชุดที่ 1 ในระบบนี้จะใช้ไอซีสำเร็จรูปของบริษัท MAXIM เบอร์ MX536A ซึ่งรองรับแรงดันอินพุตได้ในช่วง 0 – 7 โวลท์อาร์เอ็มเอส (V_{RMS}) สำหรับลักษณะของวงจรแปลงสัญญาณอาร์เอ็มเอสเป็นดีซีโดย MX536A จะมีลักษณะดังรูปที่ 3.7

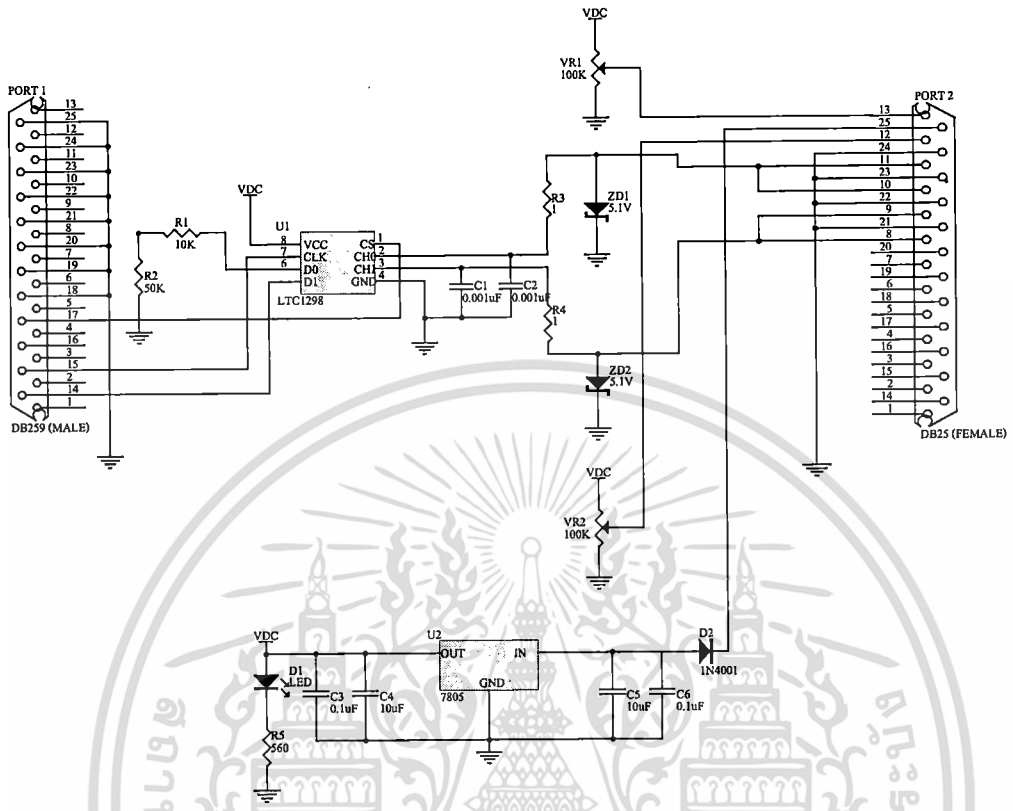


รูปที่ 3.7 วงจรแปลงสัญญาณอาร์เอ็มเอสเป็นดีซี

เอาท์พุทจากวงจรแปลงสัญญาณอาร์เอ็มเอสเป็นดีซีจะถูกส่งไปยังวงจรแปลงสัญญาณแอนาลอกเป็นดิจิตอลเพื่อทำการบันทึกข้อมูลของการวัดต่อไป

3.7 วงจรแปลงสัญญาณแอนาลอกเป็นสัญญาณดิจิตอล (A TO D Converter)

สำหรับวงจรแปลงสัญญาณอะนาลอกเป็นสัญญาณดิจิตอลจะใช้บอร์ดของบริษัท ETT รุ่น ET-AD12 ซึ่งเป็นบอร์ดแปลงสัญญาณอะนาลอกเป็นสัญญาณดิจิตอลขนาด 12 บิต ใช้เชื่อมต่อกับเครื่องไมโครคอมพิวเตอร์ทางพอร์ตเครื่องพิมพ์ (Printer Port) โดยมีลักษณะและคุณสมบัติของวงจрдังรูปที่ 3.8 และตารางที่ 3.2



รูปที่ 3.8 วงจรภายในของบอร์ดแปลงสัญญาณแอนะล็อกเป็นสัญญาณดิจิทัลรุ่น ET-AD12
 ตารางที่ 3.2 คุณสมบัติของบอร์ดแปลงสัญญาณแอนะล็อกเป็นสัญญาณดิจิทัลรุ่น ET-AD12

คุณสมบัติของของบอร์ด ET-AD12	
CONVERTION TIME	60µS
SAMPLING RATE	11.1 KHz
INPUT CHANNEL	2 CHANNEL
GAIN ERROR	+/- 2 LSB
ANALOG INPUT RANGE	-0.05 V TO +5.05 V
+VCC SUPPLY	+9 VDC

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
 ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

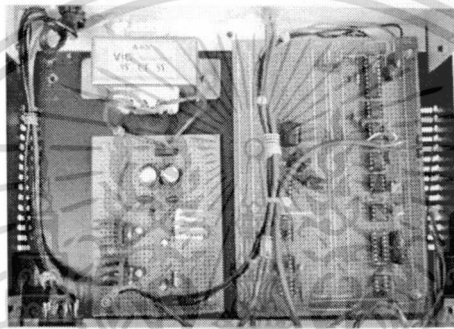
บทที่ 4

การทดลองและผลการทดลอง

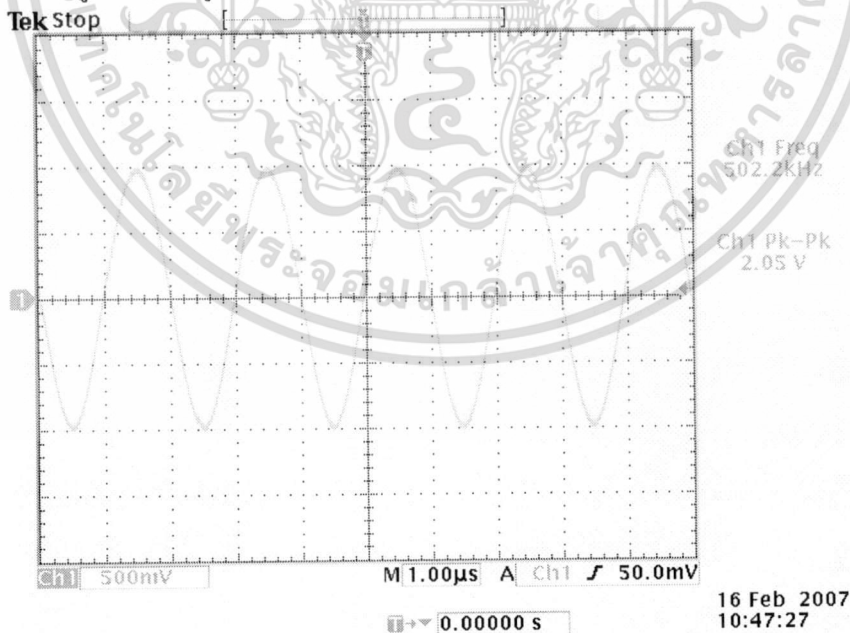
สำหรับในส่วนของ การทดลองและผลการทดลองจะแยกเป็นส่วนต่างๆ ดังนี้

4.1 การทดสอบ ส่วนประกอบต่างๆ ของวงจรวัดค่าความจุไฟฟ้า

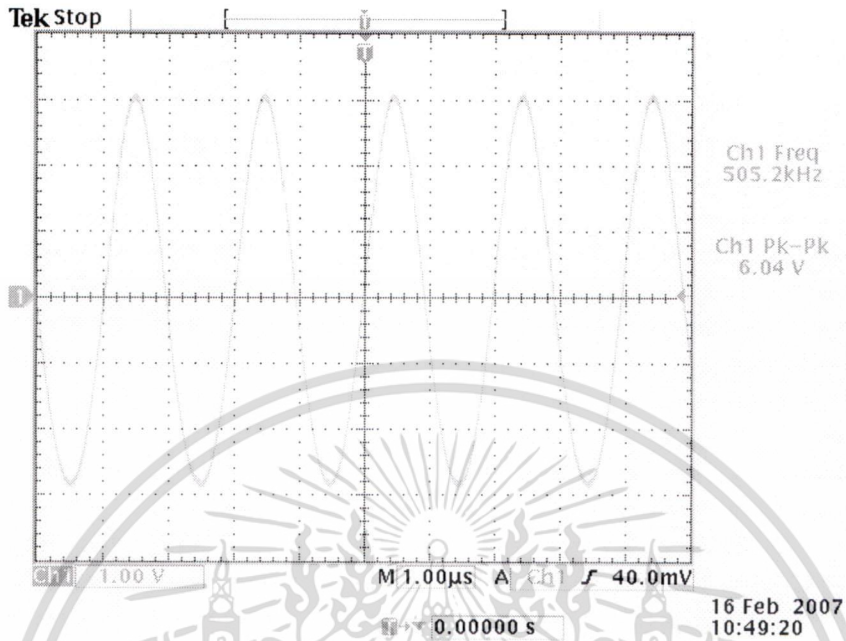
จากวงจรที่เราออกแบบขึ้น เรานำมาต่อจริงเพื่อทำการทดสอบ โดยลักษณะของเครื่องวัดความเข้มข้นของสารละลายที่พัฒนาขึ้นจะมีลักษณะดังรูปที่ 4.1



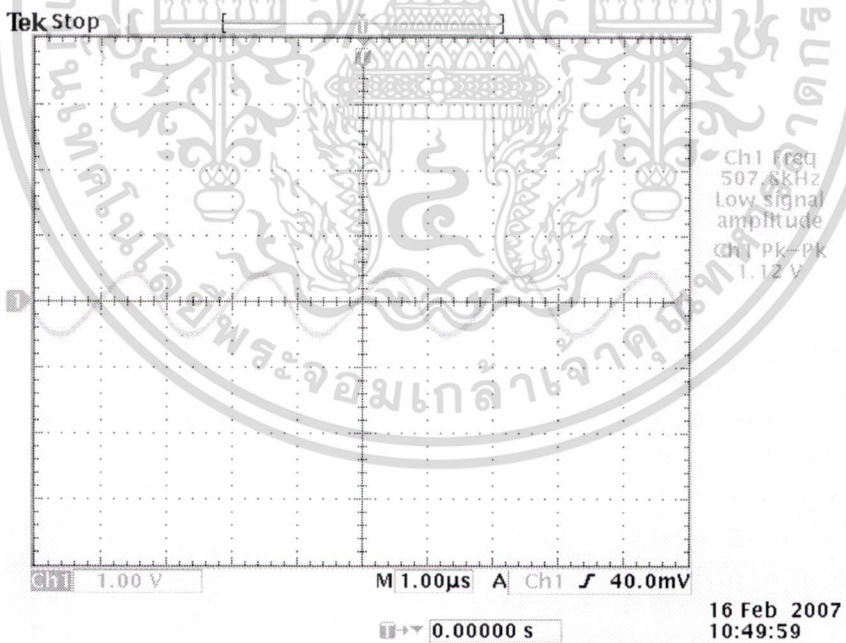
รูปที่ 4.1 ลักษณะของวงเครื่องวัดความเข้มข้นของสารละลายที่สร้างขึ้นสำหรับการทดลอง สำหรับการทดสอบสัญญาณในแต่ละส่วนของเครื่องวัดความเข้มข้นของสารละลายที่พัฒนาขึ้นสามารถแสดงได้ดังรูปที่ 4.2 ถึงรูปที่ 4.7 ดังนี้



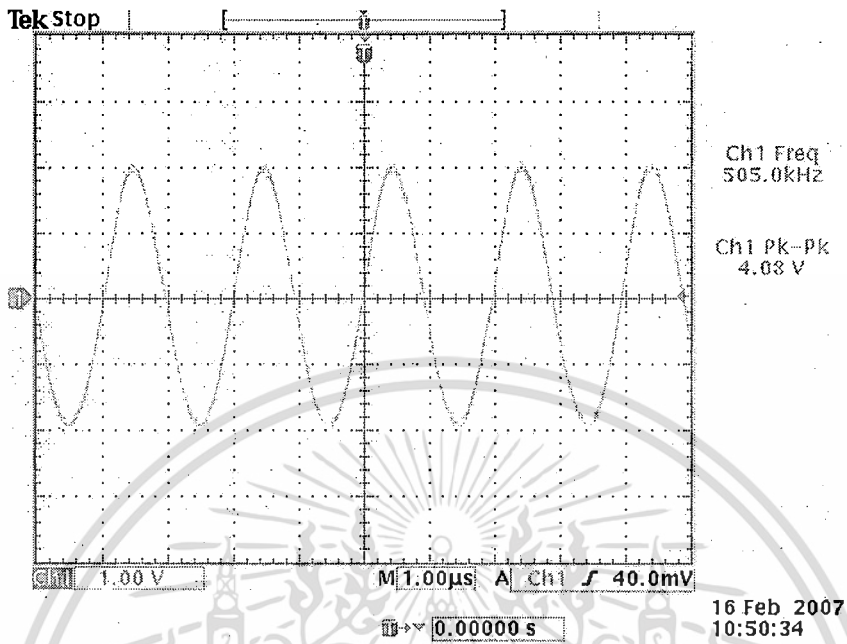
รูปที่ 4.2 สัญญาณเอาต์พุตของวงจรกำเนิดสัญญาณไซน์ 500 กิโลเฮิร์ตซ์



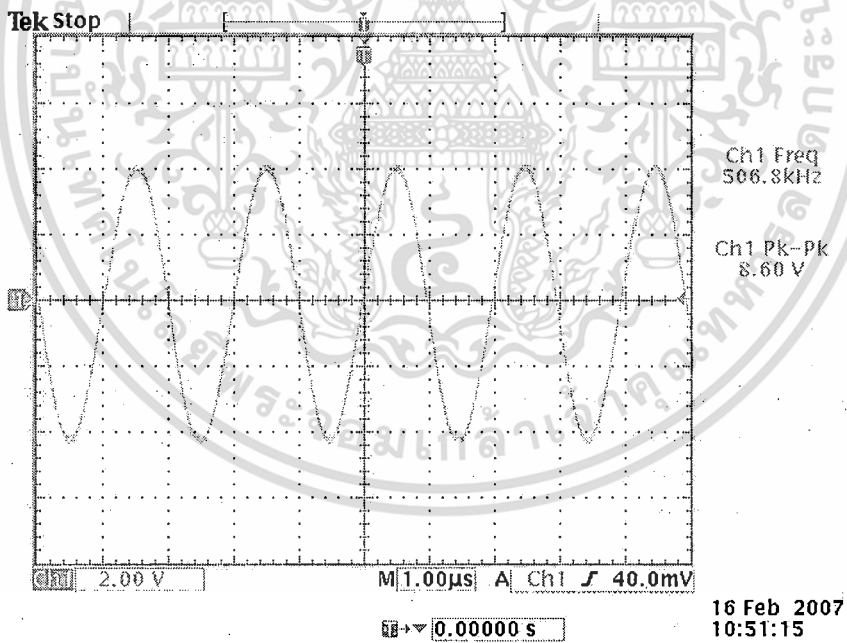
รูปที่ 4.3 สัญญาณเอาต์พุตของวงจรขยายสัญญาณ



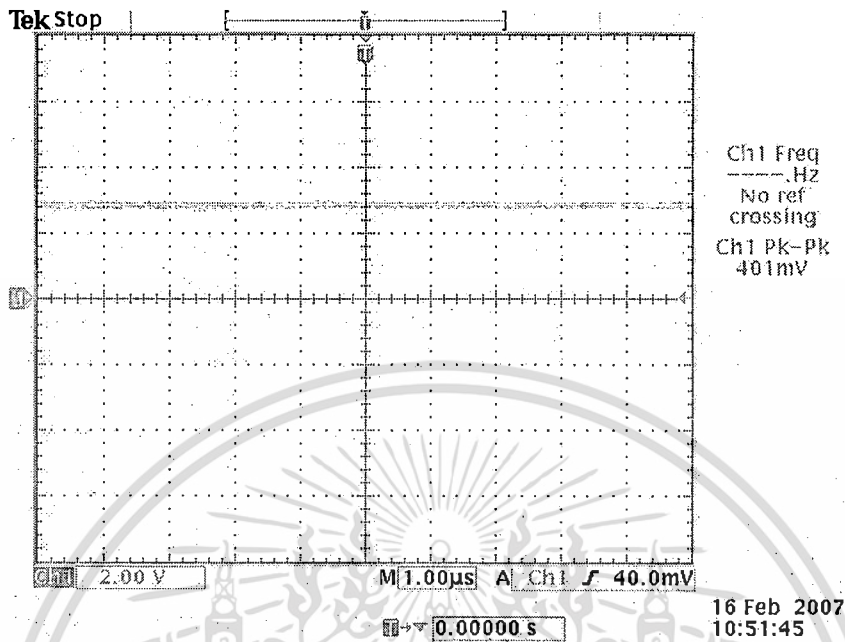
รูปที่ 4.4 สัญญาณเอาต์พุตของวงจรดีเทคเตอร์



รูปที่ 4.5 สัญญาณเอาต์พุตของวงจรขยายสัญญาณ



รูปที่ 4.6 สัญญาณเอาต์พุตของวงจรแบนด์พาสฟิลเตอร์ 500 กิโลเฮิร์ต

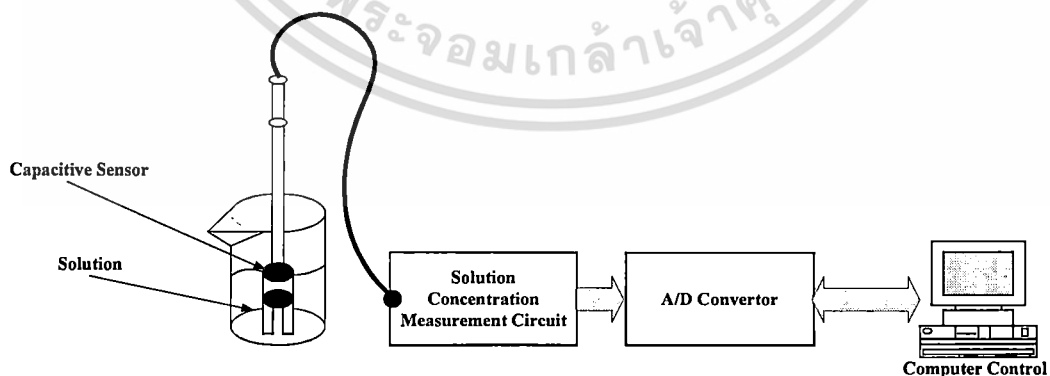


รูปที่ 4.7 สัญญาณเอาท์พุทของวงจรแปลงสัญญาณอาร์เอ็มเอสเป็นดีซี

จากการทดสอบวงจรในส่วนต่างๆ ผลปรากฏว่าวงจรในแต่ละส่วนของวงจรวัดค่าความจุไฟฟ้าสามารถทำงานได้ตามที่ออกแบบไว้

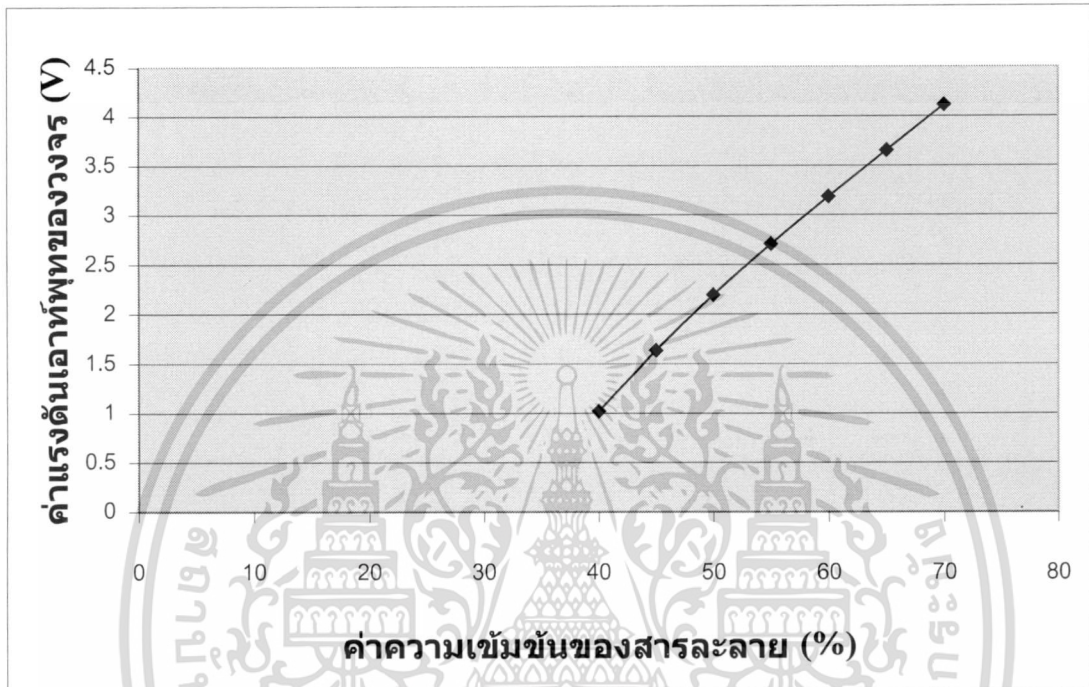
4.2 การทดสอบระบบกับสารละลายที่จัดเตรียมไว้

ในการทดลองนี้เราจะทำการเตรียมสารที่ใช้ทดสอบคือ Isopropyl Alcohol ที่ความเข้มข้นตั้งแต่ 40% - 70%V/V (Volume/Volume) แล้วนำเครื่องวัดความเข้มข้นของสารละลายที่พัฒนาขึ้นมาทำการวัดสารละลายที่ได้จัดเตรียมไว้ดังในรูปที่ 4.8



รูปที่ 4.8 การจัดระบบสำหรับการทดสอบเครื่องวัดความเข้มข้นของสารละลายที่พัฒนาขึ้น

จากรูปที่ 4.8 เราจะทำการเปลี่ยนระดับความเข้มข้นของสารละลายแล้วทำการวัดระดับแรงดันเอาท์พุทของวงจร โดยเราสามารถพล็อตค่าแรงดันเอาท์พุทต่อความเข้มข้นของสารละลายได้ดังรูปที่ 4.9



รูปที่ 4.9 ค่าแรงดันเอาท์พุทต่อความเข้มข้นของสารละลาย

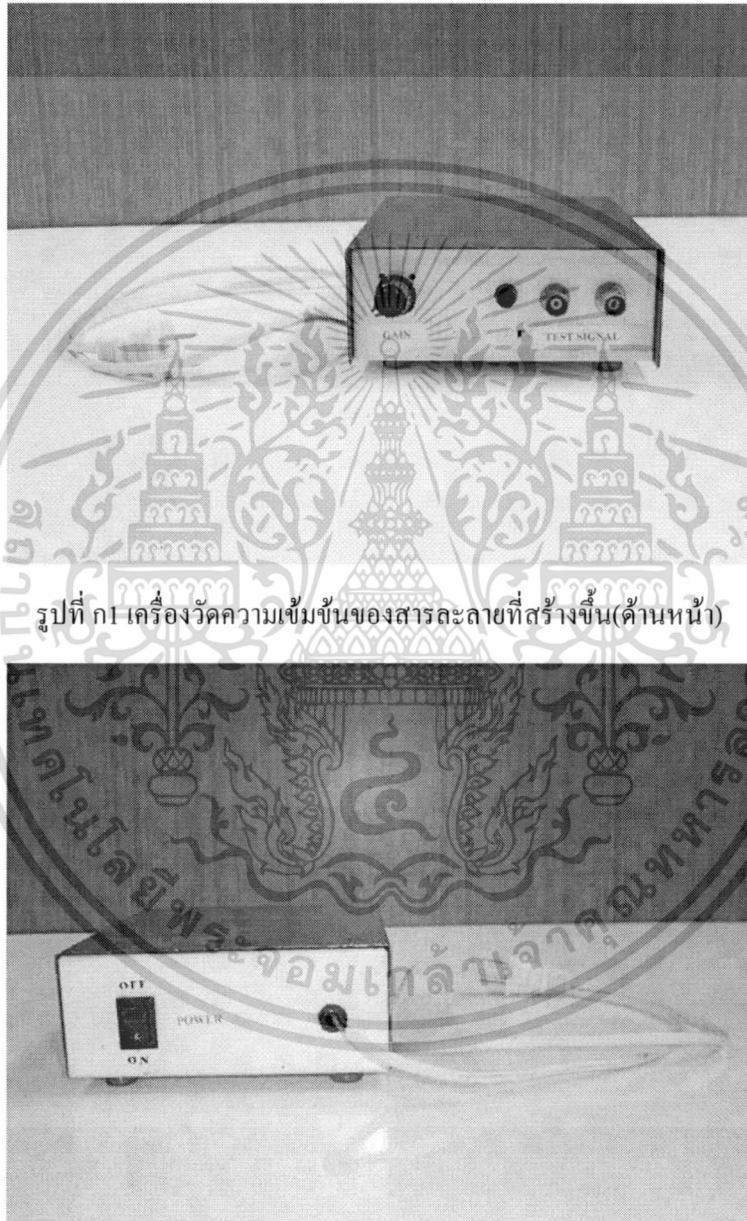
บรรณานุกรม

- [1] Larry K. Baxter. "Capacitive Sensors : Design and Applications". IEEE Press Series on Electronics Technology. 1997.



ภาคผนวก ก

เครื่องวัดความเข้มข้นของสารละลายที่สร้างขึ้น



รูปที่ ก1 เครื่องวัดความเข้มข้นของสารละลายที่สร้างขึ้น(ด้านหน้า)

รูปที่ ก2 เครื่องวัดความเข้มข้นของสารละลายที่สร้างขึ้น(ด้านหลัง)