

## บทที่ 3

### อุปกรณ์การทดลองและขั้นตอนการทดลอง

#### 3.1 อุปกรณ์การทดลอง

อุปกรณ์การชุบสีด้วยสารละลายอิเล็กโทรไลต์โดยใช้ไฟฟ้า ประกอบด้วยส่วนต่าง ๆ ดังรูปที่ 3.1



รูปที่ 3.1 ชุดอุปกรณ์การทดลองที่ใช้ในการชุบสีด้วยสารละลายอิเล็กโทรไลต์โดยใช้ไฟฟ้า

### 3.1.1. ถังชุบ (Tank)

ถังชุบ หมายถึง ถังที่บรรจุน้ำยาที่เกี่ยวข้องกับการชุบเคลือบผิววัสดุด้วยสารละลายอิเล็กโทรไลต์โดยใช้ไฟฟ้า โดยทั่วไปแล้วถังชุบมักจะออกแบบเป็นรูปสี่เหลี่ยมผืนผ้าขนาดต่าง ๆ ตามลักษณะของชิ้นงานที่ชุบ และที่สำคัญคือวัสดุที่จะนำมาทำถังชุบต้องไม่ทำปฏิกิริยากับน้ำยาชุบที่บรรจุอยู่ในถัง [11]

ถังชุบในการทดลองประกอบไปด้วย

#### ก. ถังล้างคราบไขมัน (Degreasing Tank)

เป็นถังที่ใช้ล้างคราบไขมันและคราบสกปรกต่าง ๆ ที่ติดอยู่กับชิ้นงาน ตัวถังทำด้วยเหล็กกรรมดามด้วยยางหนาต้านนอกเพื่อช่วยรักษาอุณหภูมิของน้ำยาล้างคราบไขมันให้อยู่ที่อุณหภูมิ 50 - 60 °ซ

#### ข. ถังกัดผิว (Etching Tank)

เป็นถังที่ใช้สำหรับกัดผิวชิ้นงาน ตัวน้ำยากัดผิวที่ใช้มีจะคุณสมบัติความเป็นด่าง ตัวถังทำด้วยเหล็กกรรมดามด้วยยางหนาต้านนอก

#### ค. ถังล้างคราบดำ (Desmutting Tank)

เป็นถังที่ใช้สำหรับล้างขี้เขม่า หรือคราบดำที่ติดอยู่บนผิวชิ้นงานภายหลังผ่านการกัดผิวมาแล้ว ถังนี้ต้องสามารถทนต่อสภาพน้ำยาล้างคราบดำที่มีคุณสมบัติความเป็นกรดได้ ซึ่งน้ำยาที่ใช้คือ กรดไนตริก ( $\text{HNO}_3$ ) เข้มข้นร้อยละ 10 โดยปริมาตร ตัวถังทำด้วยเหล็กกรรมดามด้วยยางหนาต้านนอก 2 ชั้น

#### ง. ถังอะโนไดซ์ (Anodizing Tank)

ถังนี้นับเป็นถังที่มีความสำคัญมากที่สุดถังหนึ่งในการชุบ ถังอะโนไดซ์ควรออกแบบให้กว้างพอที่จะบรรจุอิเล็กโทรด (electrode) หรือสะพานไฟให้อยู่ตรงกลางตลอดความยาวของถังชุบได้ ถังอะโนไดซ์เป็นถังที่ทำด้วยเหล็กหุ้มด้วยยางหนาต้านนอก 2 ชั้น เพราะเป็นถังที่ต้องทนต่อสภาพน้ำยาชุบที่มีคุณสมบัติความเป็นกรด และกรดที่ใช้คือ กรดซัลฟิวริกเข้มข้น (conc.  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ) นอกจากนี้ตัวถังเองจะต้องสามารถเก็บรักษาความเย็นได้ เพราะน้ำยาชุบในถังต้องถูกควบคุมอุณหภูมิให้อยู่ที่ 18 - 25 °ซ

### จ. ถังชุบสี (Electrolytic Colouring Tank)

ถังนี้เป็นถังหลักของการทดลองในงานวิจัยนี้ ตัวถังชุบสีจะออกแบบคล้ายคลึงกับถังอะโนไดซ์กล่าวคือ ออกแบบให้กว้างพอที่จะบรรจุอิเล็กโทรดหรือสะพานไฟให้อยู่ตรงกลางตลอดความยาวของถังได้ ตัวถังทำด้วยเหล็กหุ้มด้วยยางหนาด้านนอก 2 ชั้น เพราะเป็นถังที่ต้องทนต่อสภาพน้ำยาชุบที่มีคุณสมบัติความเป็นกรด ซึ่งกรดที่ใช้คือ กรดซัลฟิวริก ( $H_2SO_4$ ) และต้องเก็บรักษาความเย็นได้ดีเช่นเดียวกับถังอะโนไดซ์

### ฉ. ถังซีล (Sealing Tank)

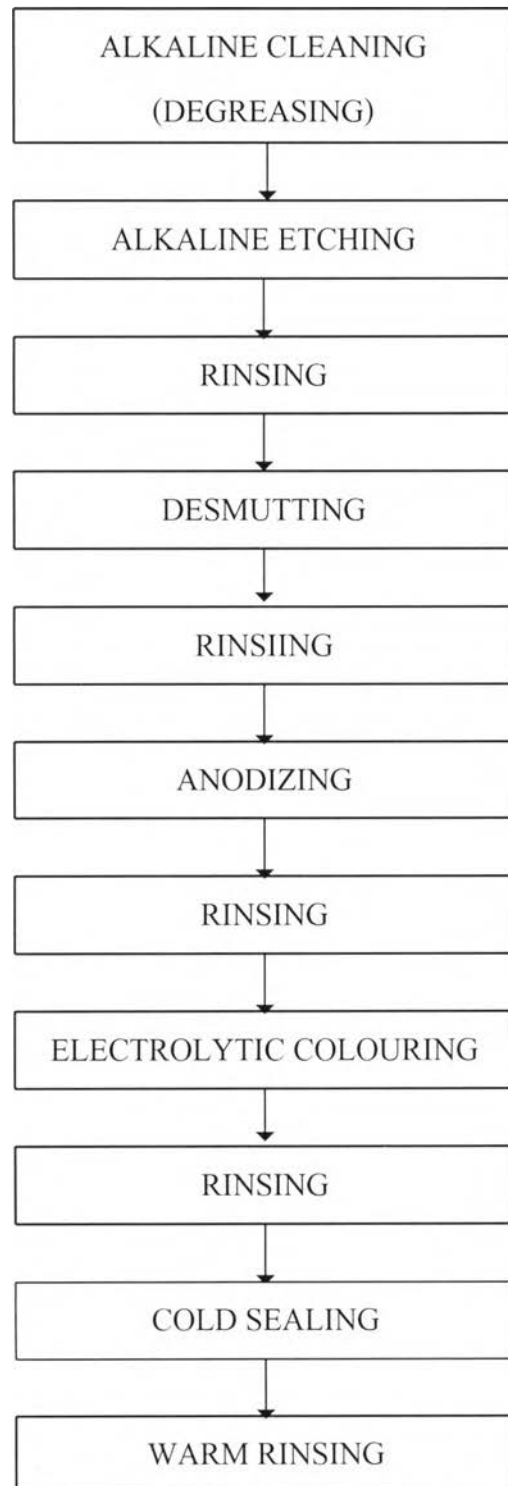
ถังนี้เป็นถังที่บรรจุน้ำยาที่ใช้ในการซีลหรือปิดผนึกผิวของชิ้นงานเพื่อไม่ให้สีที่เกิดจากการชุบหลุดออกมา และเพื่อเพิ่มความคงทนให้กับผิวของชิ้นงาน ตัวถังทำด้วยเหล็กหุ้มด้วยยางหนาด้านนอก และสามารถบรรจุน้ำยาชุบที่ทำงานในอุณหภูมิปกติ (room temperature)

### ช. ถังน้ำล้างอุ่น (Warm Rinsing Tank)

ถังนี้ใช้บรรจุน้ำร้อนอุณหภูมิ  $50^{\circ}C$  เพื่อใช้ทำความสะอาดชิ้นงานที่ผ่านการซีลหรือการปิดผนึกมาแล้ว ตัวถังทำด้วยเหล็กหุ้มด้วยยางหนาด้านนอก

### ซ. ถังน้ำล้างเย็น (Rinsing Tank)

ถังนี้ใช้ใส่น้ำธรรมดาสำหรับล้างชิ้นงานที่ผ่านการจุ่มลงในน้ำยาชุบในถังต่าง ๆ (ดังแสดงในรูปที่ 3.2) ตัวถังทำด้วยเหล็กธรรมดา ควบคุมการทำงานที่อุณหภูมิปกติ



รูปที่ 3.2 การใช้งานของถังน้ำล้าง

### 3.1.2. อิเล็กโทรด (Electrode)

อิเล็กโทรดหรือสะพานไฟจะบรรจุอยู่ตรงกลางตลอดความยาวของถังชุบ ตัวอิเล็กโทรดทำด้วยเหล็กไร้สนิม รูปร่างของอิเล็กโทรดมีหลายแบบ เช่น เป็นแผ่นยาว เป็นแบบลูกฟูก (ย่น) เป็นแผ่นมุมฉาก หรือเป็นท่อ เป็นต้น [5] การทำให้กำลังการเคลือบผิว (Throwing Power) เกิดขึ้นได้ดี จำเป็นอย่างยิ่งที่จะต้องกำหนดให้อิเล็กโทรดมีขนาดเท่ากันทุกชิ้นและวางอิเล็กโทรดแต่ละชิ้นให้มีระยะห่างเท่ากันตลอดแนวความยาวของถังชุบ [14]

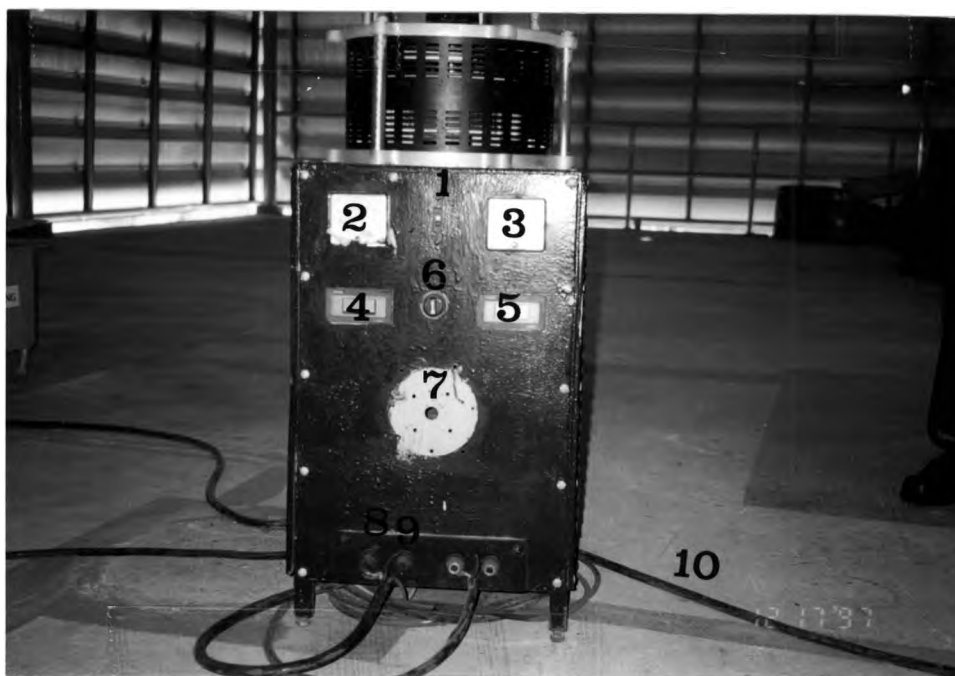
อิเล็กโทรดควรถูกออกแบบให้มีอัตราส่วนระหว่างพื้นที่ผิวของอิเล็กโทรดต่อพื้นที่ผิวของชิ้นงานเอกซ์ทราชั้นอะลูมิเนียมเท่ากับ 1:1 เพื่อจะทำให้เกิดสปีนชิ้นงานทำได้อย่างมีประสิทธิภาพ [14] นอกจากนี้ควรออกแบบให้อิเล็กโทรดมีความสูงมากกว่าตัวโหลดหรือชิ้นงาน และให้เหมาะสมกับทางเดินของกระแสไฟฟ้า

### 3.1.3. ระบบจ่ายพลังงานไฟฟ้า (Power Supply)

#### ก. เครื่องแปลงกระแสไฟฟ้า (Rectifier)

ทำหน้าที่แปลงกระแสไฟฟ้าสลับที่มีแรงเคลื่อนไฟฟ้าสูงไปเป็นไฟฟ้ากระแสตรงที่มีแรงเคลื่อนไฟฟ้าต่ำ

ขนาดของเครื่องแปลงกระแสไฟฟ้ามักจะกำหนดเป็นจำนวนกระแสไฟฟ้าสูงสุดที่เครื่องจะจ่ายออกมาได้ ในการเลือกขนาดของเครื่องแปลงกระแสไฟฟ้าจะต้องคำนึงถึงลักษณะและขนาดของชิ้นงานที่จะชุบเป็นสำคัญ [5, 11] เพราะถ้าเลือกไม่เหมาะสม เช่น ขนาดใหญ่เกินไปจะทำให้สิ้นเปลืองค่าใช้จ่ายโดยใช่เหตุ และยังคงควบคุมปริมาณไฟฟ้าได้ไม่ละเอียดอีกด้วย แต่ถ้าเล็กเกินไปจะทำให้การชุบไม่ได้ผลดีเท่าที่ควร ตัวอย่างของเครื่องแปลงกระแสไฟฟ้าแสดงดังรูปที่ 3.3



รูปที่ 3.3 เครื่องแปลงกระแสไฟฟ้า (Rectifier)\*

- |    |   |   |
|----|---|---|
| 1  | = | สวิตช์ปิด - เปิดเครื่องแปลงกระแสไฟฟ้า                   |
| 2  | = | โวลต์มิเตอร์ของไฟฟ้ากระแสสลับ (A.C.)                    |
| 3  | = | โวลต์มิเตอร์ของไฟฟ้ากระแสตรง (D.C.)                     |
| 4  | = | จอแสดงค่าแอมแปร์ของไฟฟ้ากระแสสลับ (A.C.)                |
| 5  | = | จอแสดงค่าแอมแปร์ของไฟฟ้ากระแสตรง (D.C.)                 |
| 6  | = | สวิตช์ปิด - เปิดเลือกการทำงานเป็นแบบ A.C. หรือ D.C.     |
| 7  | = | ปุ่มปรับแรงเคลื่อนไฟฟ้า                                 |
| 8  | = | ขั้วบวก (+) ของไฟฟ้ากระแสตรง (D.C.)                     |
| 9  | = | ขั้วลบ (-) ของไฟฟ้ากระแสตรง (D.C.)                      |
| 10 | = | ปลั๊กหรือเต้าเสียบ (ต่อเข้ากับไฟฟ้ากระแสสลับ 220 โวลต์) |

หมายเหตุ \* เครื่องแปลงกระแสไฟฟ้างดรูปเป็นผลิตภัณฑ์ที่สร้างขึ้นเองที่บริษัทไทย  
เม็ททอล จำกัด

## วิธีใช้เครื่องแปลงกระแสไฟฟ้า

1. ตรวจสอบสวิตช์ปิด - เปิดที่ปุ่มหมายเลข (1) ว่าสวิตช์ดังกล่าวอยู่ในตำแหน่งปิด (OFF) หรือไม่ ถ้าไม่อยู่ในตำแหน่งปิดให้กดสวิตช์มาที่ตำแหน่งปิดเสียก่อน จากนั้นจึงทำการปรับแรงเคลื่อนไฟฟ้าที่ปุ่มปรับ โวลท์หมายเลข (7) ให้มาอยู่ในตำแหน่งต่ำสุด

2. ต่อสายไฟฟ้าที่มีสายไฟย่อยอยู่ 2 เส้นกล่าวคือ ต่อสายไฟเส้นสีน้ำเงินเข้าที่ขั้วบวก (+) ของไฟฟ้ากระแสตรง (D.C.) ที่ปุ่มหมายเลข (8) และต่อสายไฟเส้นสีขาวเข้าที่ขั้วลบ (-) ของไฟฟ้ากระแสตรง (D.C.) ที่ปุ่มหมายเลข (9)

3. ต่อปลายที่เหลืออีกด้านหนึ่งของสายไฟเส้นสีน้ำเงินและสายไฟเส้นสีขาวเข้ากับแผ่นตัวล่อ (สะพานไฟ) ในถังชุบ จากนั้นต่อสายไฟที่ใช้เป็นสายดิน (สายไฟเส้นสีดำ) เข้ากับราวโลหะที่วางบนถังชุบ (ส่วนสายไฟที่ใช้เสียบเข้ากับชิ้นงานจะมีขั้วสีดำ)

4. เสียบปลั๊กหรือเต้าเสียบหมายเลข (10) เข้ากับช่องเสียบปลั๊กหรือเต้ารับของไฟฟ้ากระแสสลับ 220 โวลท์

5. ปรับสวิตช์ปิด - เปิดที่ใช้สำหรับเลือกการทำงานว่าจะ เป็นแบบ A.C. หรือ D.C. ที่ปุ่มหมายเลข (6) สำหรับการทำอะโนไดซ์จะเลือกการทำงานเป็นแบบ D.C. ส่วนการชุบสีจะเลือกการทำงานเป็นแบบ A.C.

6. จุ่มชิ้นงานลงในถังชุบโดยให้ผิวหน้าส่วนกว้างของชิ้นงานขนานไปกับแผ่นตัวล่อหรือสะพานไฟ โดยใช้คลิปหนีบจับชิ้นงานให้แน่น (ถ้าคลิปหนีบจับชิ้นงานไม่แน่นจะส่งผลทำให้กระแสไฟฟ้าไหลเข้าได้ไม่ดีหรือเข้าไม่ได้ อันจะส่งผลกระทบต่อ การเกิดฟิล์มขึ้นบนชิ้นงาน)

7. จากนั้นเปิดสวิตช์ (ON) ที่สวิตช์ปิด - เปิดของเครื่องแปลงกระแสไฟฟ้าที่ปุ่มหมายเลข (1)

8. การทดลองครั้งนี้จะควบคุมความหนาแน่นของกระแสไฟฟ้าแทนการใช้แรงเคลื่อนไฟฟ้า เพื่อให้ได้ชิ้นงานที่มีคุณภาพสม่ำเสมอว่า [10] ดังนั้นขณะทำการชุบไม่ต้องสนใจว่าจะปรับแรงเคลื่อนไฟฟ้ากี่โวลท์ แต่ให้หมุนปุ่มปรับแรงเคลื่อนไฟฟ้าที่ปุ่มหมายเลข (7) ไปเรื่อย ๆ ซึ่งจะ ทำให้เข็มแอมแปร์ขึ้นตามจนกระทั่งเข็มแอมแปร์ไปหยุดอยู่ที่ 1.2 แอมแปร์/ดม<sup>2</sup> (ควบคุมความหนาแน่นของกระแสไฟฟ้า 1.2 - 1.5 แอมแปร์/ดม<sup>2</sup>) จึงหยุดหมุน

## ข. ทางเดินของกระแสไฟฟ้า (Busbar)

ทางเดินของกระแสไฟฟ้า หมายถึง โลหะที่ใช้เป็นตัวนำกระแสไฟฟ้าจากเครื่องแปลงกระแสไฟฟ้าไปยังถังชุบ และพบว่าโลหะทองแดงและโลหะอะลูมิเนียมเหมาะสมที่จะนำมาทำเป็นทางเดินของกระแสไฟฟ้าสำหรับงานชุบมากที่สุด ลักษณะของทางเดินกระแสไฟฟ้าที่ดี คือ ควรมีรูปหน้าตัดเป็นลักษณะของสี่เหลี่ยมผืนผ้าแคบ ๆ หรือเป็นแผ่นแบน ๆ ซึ่งจะทำได้สามารถนำไฟฟ้าและระบายความร้อนได้ดีกว่าทางเดินของกระแสไฟฟ้าที่มีรูปหน้าตัดเป็นลักษณะของสี่เหลี่ยมจัตุรัส หากต้องมีการต่อทางเดินกระแสไฟฟ้าควรทำให้หน้าสัมผัสสะอาดและเรียบ แล้วจึงใช้แผ่นโลหะอัดประกบเข้าหากันพร้อมทั้งเชื่อมติดกันให้เรียบร้อย [5, 11]

### 3.1.4. เครื่องกวนน้ำยา (Solution Agitation)

การกวนน้ำยาเป็นสิ่งจำเป็น เพราะจะทำให้น้ำยาชุบที่อยู่ใต้งังผสมเข้ากันได้ดี และมีองค์ประกอบของน้ำยาเหมือนกันหมดในทุก ๆ ส่วนของถัง และยังช่วยให้กำลังการเคลือบผิวดีอีกด้วย [11] อย่างไรก็ตามการกวนน้ำยาชุบทิน (Tin) นี้ควรใช้เวลาสั้นที่สุด [13, 14, 15] ทั้งนี้เนื่องจากความไม่เสถียรของตัวเอง สำหรับการทดลองในงานวิจัยครั้งนี้ใช้เครื่องเป่าลมในการกวนน้ำยา

### 3.1.5. ระบบทำความเย็น (Cooling System)

เนื่องจากน้ำยาชุบอะโนไดซ์และน้ำยาชุบสีจะทำงานได้ดีที่อุณหภูมิต่ำ ๆ ดังนั้นระบบทำความเย็นสำหรับควบคุมอุณหภูมิน้ำยาชุบจึงมีความจำเป็น ระบบทำความเย็นที่ใช้ในการทดลองได้แสดงไว้ในรูปที่ 3.4 ซึ่งเป็นชุดอุปกรณ์ที่จัดทำขึ้นที่บริษัท ไทยเม็ททอล จำกัด ประกอบด้วยชิ้นส่วนหลักดังนี้ เครื่องอัดความดัน (Compressor) คอยล์ร้อน (Condenser) และคอยล์เย็น (Evaporator)

(หมายเหตุ คอยล์เย็นจะถูกวางไว้ในถังชุบและไม่ได้แสดงในรูป)





รูปที่ 3.4 ระบบทำความเย็นที่ใช้ในการทดลอง

หมายเหตุ

น้ำยาซุบหรือน้ำยาอื่น ๆ ที่เกี่ยวข้องในการซุบ เมื่อผ่านการใช้งานสักระยะหนึ่ง จะมีพวกสารแขวนลอย เศษผง และสิ่งสกปรกต่าง ๆ ที่เป็นของแข็งเกิดขึ้น จึงจำเป็นต้องกรองเอาสิ่งเหล่านี้ออกจากน้ำยาด้วยเครื่องกรองน้ำยา เพราะสิ่งสกปรกเหล่านี้จะทำให้ผิวของชิ้นงานที่ซุบมีลักษณะหยาบ และอาจนำผลเสียอื่น ๆ ตามมา [5, 11] การกรองน้ำยาในที่นี้จะหมายถึง การกรองเพื่อแยกเอาอนุภาคที่เป็นของแข็งออกจากน้ำยาซุบ แล้วจึงนำน้ำยาซุบที่ผ่านการกรองแล้วกลับมาใช้ใหม่ สำหรับการทดลองในงานวิจัยครั้งนี้ไม่ได้ใช้เครื่องกรองน้ำยาทั้งนี้เพราะปริมาณของน้ำยาซุบในแต่ละถังมีไม่มากประกอบกับการปรับเติมน้ำยาใหม่อย่างต่อเนื่อง

### 3.2 ขั้นตอนการทดลอง

การทดลองแบ่งออกเป็น 2 ส่วน คือ

**ส่วนที่ 1** การทดลองชุบสีดำนชิ้นงานเอกซ์ทรูชันอะลูมิเนียมด้วยน้ำยาชุบทิน (Tin) โดยใช้วิธีการชุบสีด้วยสารละลายอิเล็กโทรไลต์โดยใช้ไฟฟ้าที่อุณหภูมิและเวลาต่าง ๆ กัน พร้อมประเมินคุณภาพสีที่ชุบได้

**ส่วนที่ 2** ศึกษาถึงผลของความเข้มข้นของทินสำหรับการชุบสีดำนชิ้นงานเอกซ์ทรูชันอะลูมิเนียมโดยใช้วิธีการชุบสีด้วยสารละลายอิเล็กโทรไลต์โดยใช้ไฟฟ้า พร้อมประเมินคุณภาพสีที่ชุบได้

#### อุปกรณ์ที่ใช้ในการทดลอง


1. ถังใส่น้ำยาชุบขนาด 19.5 ซม. x 33.5 ซม. x 30 ซม. จำนวน 11 ถัง
2. เครื่องแปลงกระแสไฟฟ้า (Rectifier)
3. ชิ้นงานและตัวล่อ (หรือเรียกว่าขั้วบวกและขั้วลบ)
4. สายไฟสำหรับต่อจากเครื่องแปลงกระแสไฟฟ้าไปยังเซลล์ไฟฟ้าและอิเล็กโทรด (electrode) หรือสะพานไฟ
5. ระบบทำความเย็น
6. อุปกรณ์ทำความร้อน (Heater)
7. เครื่องเป่าลมกวน
8. เทอร์โมมิเตอร์ (Thermometer)
9. นาฬิกาจับเวลา

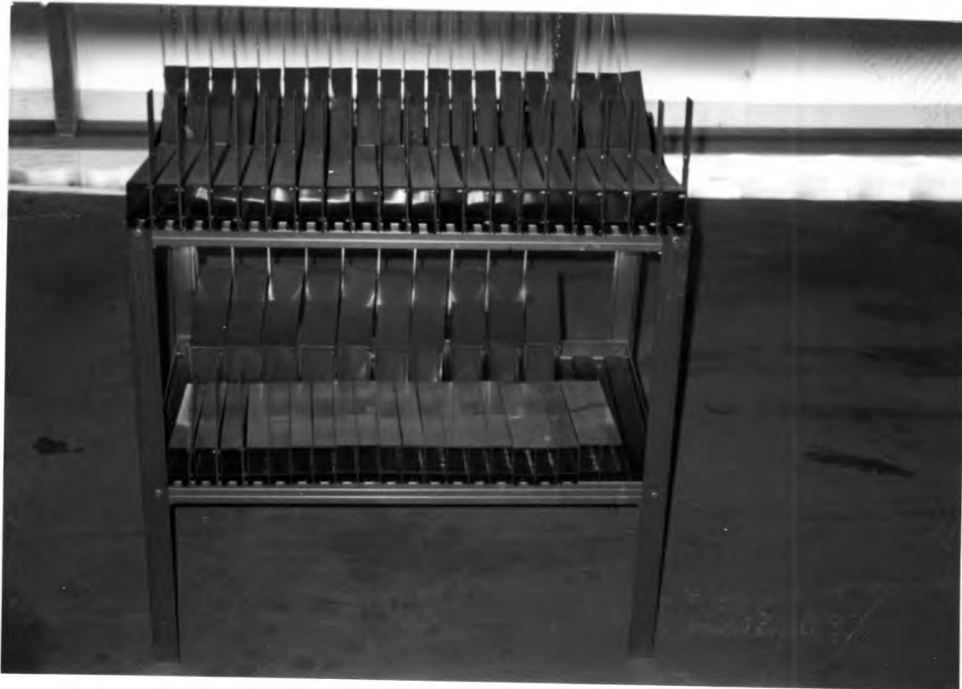
#### อุปกรณ์สำหรับวิเคราะห์ปริมาณความเข้มข้นของสารเคมี

1. ปิเปตขนาด 10 มล.
2. ขวดรูปชมพู่ขนาด 250 มล.
3. บิวเรตขนาด 50 มล.
4. ลูกยางสำหรับใช้ดูดปิเปต
5. บีกเกอร์

## การเตรียมชิ้นงานสำหรับการชุบ

การเตรียมชิ้นงานสำหรับการชุบทำได้ดังต่อไปนี้

1. เตรียมอะลูมิเนียมที่มีรูปตัดขวางตามที่ต้องการ (รูปตัดขวางของชิ้นงาน )
2. นำอะลูมิเนียมมาตัดที่ความยาวประมาณ 8 นิ้ว (หรือให้ยาวพอจะลงชุบในถังน้ำยาชุบได้)
3. เตรียมอะลูมิเนียมแผ่นแบนสำหรับทำเป็นสื่อไฟฟ้า
4. นำอะลูมิเนียมที่เตรียมไว้พร้อมด้วยอะลูมิเนียมแผ่นแบนมาเจาะรูด้วยสว่าน และยิงด้วยรีเวท จะได้ชิ้นงานดังตัวอย่างในรูปที่ 3.5



รูปที่ 3.5 ชิ้นงานที่เตรียมไว้สำหรับการทดลอง

## ขั้นตอนในการชุบชิ้นงาน

(สภาวะการทดลองได้สรุปไว้ในตารางที่ 3.3)

### 1. ขั้นการทำความสะอาดชิ้นงานก่อนชุบ (Cleaning)

1.1 นำชิ้นงานที่เตรียมไว้จุ่มลงในถังล้างคราบไขมัน (Degreasing Tank) ดังรูปที่ 3.6 โดยควบคุมอุณหภูมิของน้ำยาล้างคราบไขมันให้อยู่ที่  $50 - 60^{\circ}\text{C}$  (ใช้อุปกรณ์ทำความร้อนในการให้ความร้อน) ใช้เวลาจุ่มนาน 5 นาที

1.2 นำชิ้นงานหลังจากผ่านการล้างคราบไขมันแล้วลงจุ่มในถังกัดผิว (Etching Tank) ดังรูปที่ 3.7 โดยควบคุมอุณหภูมิของน้ำยาชุบให้อยู่ที่  $50 - 60^{\circ}\text{C}$  ใช้เวลาจุ่มนาน 10 นาที

**ข้อควรปฏิบัติ** น้ำยากัดผิวควรผสมให้เข้ากันได้ดีเสียก่อนเพื่อให้ปฏิกิริยากัดผิวทำได้อย่างสมบูรณ์

1.3 ภายหลังจากการกัดผิวแล้วให้นำชิ้นงานที่ได้ลงจุ่มล้างน้ำสะอาดทันทีในถังล้าง (Rinsing Tank) ควรทำให้เร็วที่สุดเท่าที่จะทำได้ ทั้งนี้เพราะเมื่อชิ้นงานผ่านการกัดผิวจะเกิดขี้เขม่า (smut) หรือคราบดำเกาะติดอยู่บนชิ้นงาน ซึ่งสามารถแก้ไขได้ด้วยการจุ่มล้างน้ำทันทีนั่นเอง ใช้เวลาจุ่มนานประมาณ 5 นาที

1.4 เมื่อครบ 5 นาทีแล้วยกขึ้น จะสังเกตเห็นได้ว่ายังมีขี้เขม่าหรือคราบดำหลงเหลืออยู่อีก ดังนั้นให้นำชิ้นงานลงจุ่มในถังล้างคราบดำ (Desmutting Tank) ดังรูปที่ 3.8 ซึ่งทำที่อุณหภูมิห้อง ใช้เวลาจุ่มนานประมาณ 5 - 7 นาที

1.5 จากนั้นนำชิ้นงานลงล้างน้ำในถังล้างให้สะอาดโดยใช้เวลาจุ่มนาน 1 - 2 นาที

**ข้อควรปฏิบัติ** สำหรับขั้นตอนนี้ ต้องล้างชิ้นงานด้วยน้ำให้สะอาดหมดจด ก่อนที่จะนำชิ้นงานไปทำการอะโนไดซ์

## 2. ขั้นตอนการทำอะโนไดซ์ (Anodizing)

### 2.1 เตรียมภาวะของการทำอะโนไดซ์ดังนี้

กรดซัลฟิวริก (Sulphuric Acid ( $H_2SO_4$ )) :	180	g/l
อุณหภูมิ :	18 - 20	$^{\circ}C$
ความหนาแน่นของกระแสไฟฟ้า :	1.2 - 1.5	A/dm <sup>2</sup>
แรงเคลื่อนไฟฟ้า :	12 - 17	volt
เวลา :	20	min.

2.2 นำชิ้นงานลงจุ่มในถังอะโนไดซ์ (Anodizing Tank) ดังรูปที่ 3.9 โดยใช้ภาวะการทำงานดังข้อ 2.1 หลังผ่านการทำอะโนไดซ์เรียบร้อยแล้วให้นำชิ้นงานลงจุ่มล้างน้ำในถังล้างโดยทันที ใช้เวลาจุ่มนานประมาณ 3 - 4 นาที

**ข้อควรปฏิบัติ** เมื่อใช้เวลาครบ 20 นาทีในการทำอะโนไดซ์แล้วต้องปิดเครื่องแปลงกระแสไฟฟ้าทันที เพื่อหยุดการให้กระแสไฟฟ้า

### 3. ขั้นตอนการชุบสี (Electrolytic Colouring)

สำหรับขั้นตอนการชุบสีเป็นขั้นตอนการทดลองหลักในงานวิจัยนี้ ดังนั้นวิธีการทดลองตลอดจนการควบคุมภาวะจะทำโดยมีรายละเอียดดังต่อไปนี้

ส่วนที่ 1 การทดลองชุบสีดำนบนชิ้นงานเอกซ์ทราชั้นอะลูมิเนียมด้วยน้ำยาชุบทิน (Tin) โดยใช้วิธีการชุบสีด้วยสารละลายอิเล็กโทรไลต์โดยใช้ไฟฟ้าที่อุณหภูมิและเวลาต่างๆ กัน พร้อมประเมินคุณภาพสีที่ชุบได้

ก. ควบคุมปริมาณน้ำยาชุบในถังชุบสีดังนี้ (การวิเคราะห์หาความเข้มข้นของน้ำยาชุบสามารถดูได้ในภาคผนวก ข)

ทินซัลเฟต (Tin Sulphate)	:	12 - 17	g/l
สารเพิ่มความเสถียร (Stabilizer)	:	2 - 5	% โดยปริมาตร
กรดซัลฟิวริก (Sulphuric Acid)	:	15 - 20	g/l

ข. นำชิ้นงานที่ผ่านการอะโนไดซ์และผ่านการล้างน้ำเรียบร้อยแล้วจุ่มลงในถังชุบสีดังรูปที่ 3.10 โดยกำหนดความหนาแน่นของกระแสไฟฟ้าที่  $0.2 - 0.3 \text{ A/dm}^2$  (หรือค่าแรงเคลื่อนไฟฟ้าประมาณ 10 โวลต์) ทำการทดลองชุบสีโดยใช้อุณหภูมิของน้ำยาชุบอยู่ที่  $16^\circ\text{C}$  ใช้เวลาชุบสีนาน 6 นาที

ค. เมื่อครบตามเวลาที่กำหนดแล้วให้นำชิ้นงานจุ่มล้างน้ำให้สะอาด ใช้เวลาจุ่มนานประมาณ 1 - 2 นาที

ง. ทำการซีลหรือปิดผนึกผิวโดยการนำชิ้นงานจุ่มลงในถังซีล (Sealing Tank) ดังรูปที่ 3.11 ใช้เวลาในการซีลนาน 12 นาที ที่อุณหภูมิห้อง

จ. หลังผ่านการซีลเรียบร้อยแล้วให้นำชิ้นงานจุ่มลงในถังน้ำล้างอุ่น (Warm Rinsing Tank) ควบคุมอุณหภูมิของน้ำอุ่นที่  $50 - 60^\circ\text{C}$  ใช้เวลานาน 5 นาที

ฉ. จากนั้นให้นำชิ้นงานไปผึ่งให้แห้ง

ช. ทำการประเมินคุณภาพสีที่ชุบได้ด้วยการวัดสี (Colour Measurement)

ทำการทดลองตามข้อ ข. - ช. ซ้ำโดยเปลี่ยนอุณหภูมิของน้ำยาชุบให้อยู่ที่ 18, 20, 22, และ 24 °ซ ตามลำดับ และที่ทุกอุณหภูมิจะใช้เวลาชุบนาน 6, 8, 10, 12 และ 14 นาที (จำนวนการทดลองทั้งหมดแสดงอยู่ในตารางที่ 3.1)



รูปที่ 3.6 ขั้นตอนการล้างคราบไขมัน (Degreasing)

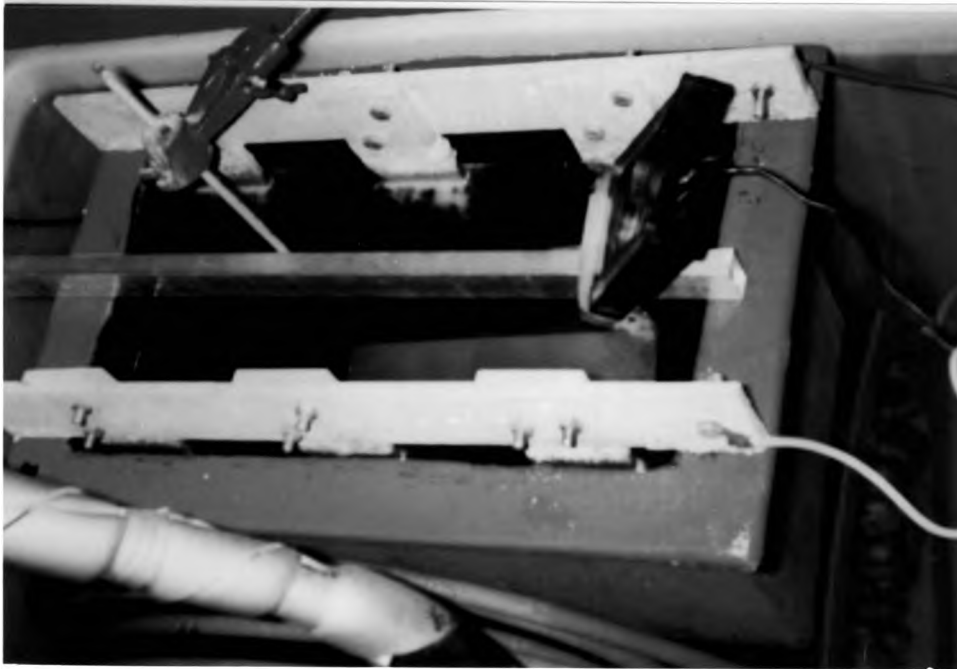


รูปที่ 3.7 ขั้นตอนการกัดผิว (Etching)



รูปที่ 3.8 ขั้นตอนการล้างขี้เขม่าหรือล้างคราบดำ (Desmutting)





รูปที่ 3.9 ขั้นตอนการทำอะโนไดซ์ (Anodizing)



รูปที่ 3.10 ขั้นตอนการชุบสีด้วยสารละลายอิเล็กโทรไลต์โดยใช้ไฟฟ้า  
(Electrolytic Colouring)



รูปที่ 3.11 ขั้นตอนการซีลหรือการปิดผนึกผิว (Sealing)

**ส่วนที่ 2** ศึกษาถึงผลของความเข้มข้นของดินสำหรับการชุบสีดำบนชิ้นงานเอกซ์ทราซันอะลูมิเนียมโดยใช้วิธีการชุบสีด้วยสารละลายอิเล็กโทรไลต์โดยใช้ไฟฟ้าพร้อมประเมินคุณภาพสีที่ชุบได้

ก. จัดเตรียมน้ำยาชุบในถังชุบสีให้มีความเข้มข้นเริ่มต้นตามมาตรฐานที่กำหนด (คือให้เป็นไปตามสูตรดังข้อ ก ของการทดลองส่วนที่ 1)

ข. วิเคราะห์และบันทึกความเข้มข้นของน้ำยาชุบ

ค. นำชิ้นงานที่ผ่านการอะโนไดซ์ลงจุ่มในถังชุบสี (Electrolytic Colouring Tank) ทั้งนี้ให้ควบคุมอุณหภูมิของน้ำยาชุบอยู่ที่  $16^{\circ}\text{C}$  และใช้เวลาชุบสี 10 นาที

ง. ทำการซีลโดยการนำชิ้นงานจุ่มลงในถังซีล ใช้เวลาในการซีล 12 นาที

จ. นำชิ้นงานลงจุ่มในถังน้ำล้างอุ่น ควบคุมอุณหภูมิในถังน้ำอุ่นที่  $50 - 60^{\circ}\text{C}$  ใช้เวลานาน 5 นาที

ฉ. นำชิ้นงานไปผึ่งให้แห้ง และทำการประเมินคุณภาพที่ชุบ

ช. ทำการทดลองตามข้อ ข. - ฉ. ซ้ำอีก 9 ครั้ง โดยใช้ความเข้มข้นของน้ำยาชุบสีที่มีอยู่ในถังที่เหลือจากการทดลองครั้งก่อน (ไม่ต้องปรับความเข้มข้น)

ซ. ทำการทดลองตามข้อ ก. - ช. ซ้ำโดยเปลี่ยนอุณหภูมิของน้ำยาชุบให้อยู่ที่  $18, 20, 22,$  และ  $24^{\circ}\text{C}$  ตามลำดับ (จำนวนการทดลองทั้งหมดแสดงอยู่ในตารางที่ 3.2)

### 3.3 การวัดสี (Colour Measurement)

การวัดสีที่เกิดขึ้นสามารถทำได้ในหลายลักษณะ อาทิ การใช้การตรวจวัดโดยเครื่อง Spectrophotometer [1, 2] ค่าการตรวจวัดที่ได้จะให้ผลลัพธ์ที่ละเอียด แม่นยำและแน่นอน แต่ข้อจำกัดคืออุปกรณ์มีราคาที่สูงมาก ในทางปฏิบัติจริงสำหรับการตรวจวัดความเข้มของระดับสีทำได้โดยเปรียบเทียบด้วยตาเปล่า และอาศัยประสบการณ์ความชำนาญในการวัดสีที่ปรากฏขึ้น ซึ่งในแต่ละบริษัทผู้ดำเนินการชุบสีจะมีมาตรฐานการกำหนดขอบเขตความคลาดเคลื่อนของสีที่จะยอมรับ และการตรวจวัดความเข้มของระดับสีที่แตกต่างกันออกไป ในการเปรียบเทียบสีบนชิ้นงานกับสีตัวอย่างให้นำไปวางไว้ในตำแหน่งที่กำหนดไว้เฉพาะเพื่อใช้ดูสี (ในการทดลองครั้งนี้วางชิ้นงานบนโต๊ะที่มีผ้าสีขาวคลุมรอบโต๊ะ) สำหรับแสงที่ใช้ทดสอบให้ทำในที่ที่มีแสงสว่างเพียงพอ ถ้าจำเป็นอาจใช้แสงไฟช่วยก็ได้ แต่ความเข้มของแสงรวมกันแล้วจะต้องเท่ากับความสว่างภายในห้อง ไม่ควรตรวจสอบสีกลางแสงแดดเพราะจะทำให้การดูสีผิดพลาดได้ ถ้าใช้แสงไฟให้วางชิ้นงานและสีตัวอย่างห่างจากต้นกำเนิดแสงในระยะเท่ากัน แล้วจึงตรวจดูสีที่ชุบได้โดยเปรียบเทียบสีของชิ้นงานกับสีตัวอย่าง (เพื่อเพิ่มความมั่นใจในการเปรียบเทียบสี ควรดูสีชิ้นงานหลาย ๆ จุดซึ่งอาจทำได้โดยการหมุนชิ้นงานและสีตัวอย่างไปรอบ ๆ เพื่อให้แสงตกกระทบลงบนชิ้นงานและสีตัวอย่างสม่ำเสมอทุกจุด) แต่ถ้าหากเป็นการเปรียบเทียบสีในการผลิตจริง จะนำสีตัวอย่างมาเปรียบเทียบกับชิ้นงานที่แขวนอยู่บนขอแขวนชิ้นงานแล้วจึงตรวจดูสีที่ชุบได้ สำหรับบริษัท ไทยเม็ททอล จำกัด มีเกณฑ์การวัดระดับความเข้มของสีโดยมีรายละเอียดต่อไปนี้

#### เมื่อใช้ทินเป็นอิเล็กโตรไลต์

สามารถทำการชุบสีโดยควบคุมภาวะต่าง ๆ ให้เหมาะสม และกำหนดเวลาเป็นหลักในการทำให้ได้สีที่แตกต่างกันออกไปกล่าวคือ

Light bronze (Code 512)	ใช้เวลาประมาณ	1 - 2 นาที
Medium bronze (Code 514)	ใช้เวลาประมาณ	2 - 3 นาที
Dark bronze (Code 517)	ใช้เวลาประมาณ	3 - 4 นาที
Black (Code 519)	ใช้เวลาประมาณ	6 - 14 นาที

งานวิจัยครั้งนี้มุ่งศึกษาถึงการเกิดขึ้นของสีดํา (Black) เป็นหลักพร้อมทั้งได้กำหนดระดับความเข้มของสีดําไว้ดังรูปที่ 3.12



รูปที่ 3.12 ระดับความเข้มของสีดํา

ระดับความเข้มสีดําที่ 5	"ได้สีดําตามมาตรฐานกำหนด (Code 519)
ระดับความเข้มสีดําที่ 4	"ได้สีดําดํากว่ามาตรฐานกำหนดพอประมาณ
ระดับความเข้มสีดําที่ 3	"ได้สีดําดํากว่ามาตรฐานกำหนดมาก
ระดับความเข้มสีดําที่ 2	พบฝุ่นแป้งน้อย - ปานกลาง
ระดับความเข้มสีดําที่ 1	พบฝุ่นแป้งปริมาณมาก

### 3.4 ข้อควรระวังในขั้นตอนการชุบสี



สิ่งที่ต้องระมัดระวังมากในการศึกษาและวิจัยเกี่ยวกับการชุบ คือ อันตรายอันเกิดจากสารเคมีในน้ำยาชุบ ดังนั้นผู้ทดลองควรสวมเสื้อคลุมทับเสื้อผ้าที่ใส่ตามปกติ เพื่อป้องกันสารเคมีที่เป็นพิษหรือมีฤทธิ์กัดกร่อนที่รุนแรง เช่น กรด ซึ่งอาจจะกระเด็นมาถูกได้ นอกจากนี้ควรสวมถุงมือและแว่นตานิรภัยในการทดลองด้วยจะดีมาก



ในถังชุบหลายถังได้แก่ ถังน้ำยาคัดผิว (Etching Tank) ถังน้ำยาล้างซีเมนต์หรือล้างคราบดำ (Desmutting Tank) และถังอะโนไดซ์ (Anodizing Tank) ขณะทำการทดลองควรระวังไม่สูดดมไอพิษที่ระเหยออกมา ผู้ทดลองควรใส่อุปกรณ์ป้องกันการสูดดมสารเคมี

สารเคมีที่ใช้ในถังน้ำยาซีล (Sealing Tank) มีส่วนประกอบของไซยาไนด์ (Cyanide) ซึ่งเป็นสารเคมีเป็นพิษที่ก่อให้เกิดมะเร็งและเป็นอันตรายถึงตาย ดังนั้นควรปิดฝาถังน้ำยาซีลให้มิดชิด ไม่ควรให้สารเคมีหกหล่นลงบนพื้น จะต้องไม่ใช้มือเปล่าจับต้องน้ำยาเด็ดขาด ควรใช้ถุงยางหรือคีมเหล็กแทน และล้างมือทำความสะอาดทุกครั้งเมื่อเลิกงานชุบ



อันตรายที่สำคัญที่สุดอีกประการหนึ่งได้แก่การถูกไฟฟ้าดูด เนื่องจากผู้ทดลองจะต้องทำการทดลองโดยใช้ไฟฟ้า และส่วนมากพื้นของบริเวณชุบก็จะเปียกอยู่ตลอดเวลา ทำให้กระแสไฟฟ้ารั่วได้ง่าย หรือบางครั้งก็อาจถูกน้ำยาเคมีกระเด็นเข้าไป ฉะนั้นผู้ทำการทดลองควรให้ความระมัดระวังอันตรายอันเกิดจากไฟฟ้าให้มาก การเดินสายไฟฟ้าต่าง ๆ ควรเดินสายดินเพื่อไว้ในกรณีที่เกิดไฟรั่วได้ และผู้ทำการทดลองควรสวมรองเท้ายางประเภทรองเท้าบูท สวมถุงมือ และแว่นตานิรภัยป้องกันด้วย

ตารางที่ 3.1 ภาวะในการทดลองส่วนที่ 1

การทดลองที่	รูปตัดขวางของชิ้นงาน	เวลาชุบสี (นาที)	อุณหภูมิน้ำยาชุบสี ( $^{\circ}\text{C}$ )
3.1.1		6	16
3.1.2		8	16
3.1.3		10	16
3.1.4		12	16
3.1.5		14	16
3.1.6		6	18
3.1.7		8	18
3.1.8		10	18
3.1.9		12	18
3.1.10		14	18
3.1.11		6	20
3.1.12		8	20
3.1.13		10	20
3.1.14		12	20
3.1.15		14	20
3.1.16		6	22
3.1.17		8	22
3.1.18		10	22
3.1.19		12	22
3.1.20		14	22
3.1.21		6	24
3.1.22		8	24
3.1.23		10	24
3.1.24		12	24
3.1.25		14	24

การทดลองที่	รูปตัดขวางของชิ้นงาน	เวลาชุบสี (นาที)	อุณหภูมิน้ำยาชุบสี ( $^{\circ}\text{C}$ )
3.1.26		6	16
3.1.27		8	16
3.1.28		10	16
3.1.29		12	16
3.1.30		14	16
3.1.31		6	18
3.1.32		8	18
3.1.33		10	18
3.1.34		12	18
3.1.35		14	18
3.1.36		6	20
3.1.37		8	20
3.1.38		10	20
3.1.39		12	20
3.1.40		14	20
3.1.41		5	22
3.1.42		8	22
3.1.43		10	22
3.1.44		12	22
3.1.45		14	22
3.1.46		6	24
3.1.47		8	24
3.1.48		10	24
3.1.49		12	24
3.1.50		14	24

ตารางที่ 3.1 ภาวะในการทดลองส่วนที่ 1 (ต่อ)

การทดลองที่	รูปตัดขวาง ของชิ้นงาน	เวลา ชุบสี (นาที)	อุณหภูมิ น้ำยาชุบสี (°ซ)
3.1.51		6	16
3.1.52		8	16
3.1.53		10	16
3.1.54		12	16
3.1.55		14	16
3.1.56		6	18
3.1.57		8	18
3.1.58		10	18
3.1.59		12	18
3.1.60		14	18
3.1.61		6	20
3.1.62		8	20
3.1.63		10	20
3.1.64		12	20
3.1.65		14	20
3.1.66		6	22
3.1.67		8	22
3.1.68		10	22
3.1.69		12	22
3.1.70		14	22
3.1.71		6	24
3.1.72		8	24
3.1.73		10	24
3.1.74		12	24
3.1.75		14	24

### ตารางที่ 3.2 ภาวะในการทดลองส่วนที่ 2

การทดลองที่	อุณหภูมิ น้ำยาชุบสี ( $^{\circ}\text{C}$ )	เวลา ชุบสี (นาที)
3.2.1	16	10
3.2.2		
3.2.3		
3.2.4		
3.2.5		
3.2.6		
3.2.7		
3.2.8		
3.2.9		
3.2.10	▼	▼

การทดลองที่	อุณหภูมิ น้ำยาชุบสี ( $^{\circ}\text{C}$ )	เวลา ชุบสี (นาที)
3.2.21	20	10
3.2.22		
3.2.23		
3.2.24		
3.2.25		
3.2.26		
3.2.27		
3.2.28		
3.2.29		
3.2.30	▼	▼

การทดลองที่	อุณหภูมิ น้ำยาชุบสี ( $^{\circ}\text{C}$ )	เวลา ชุบสี (นาที)
3.2.41	24	10
3.2.42		
3.2.43		
3.2.44		
3.2.45		
3.2.46		
3.2.47		
3.2.48		
3.2.49		
3.2.50	▼	▼

การทดลองที่	อุณหภูมิ น้ำยาชุบสี ( $^{\circ}\text{C}$ )	เวลา ชุบสี (นาที)
3.2.11	18	10
3.2.12		
3.2.13		
3.2.14		
3.2.15		
3.2.16		
3.2.17		
3.2.18		
3.2.19		
3.2.20	▼	▼

การทดลองที่	อุณหภูมิ น้ำยาชุบสี ( $^{\circ}\text{C}$ )	เวลา ชุบสี (นาที)
3.2.31	22	10
3.2.32		
3.2.33		
3.2.34		
3.2.35		
3.2.36		
3.2.37		
3.2.38		
3.2.39		
3.2.40	▼	▼



ตารางที่ 3.3 ขบวนการและภาวะที่ใช้ควบคุม [13]

TANK NO.	PROCESS	CHEMICAL CONTENT	CONCENTRATION	TEMP.	CURRENT DENSITY	Time. (min)
1	Degreasing	Degreaser PT - 100	60 g/l	50 - 60 °C		5
2	Etching	Sodium Hydroxide (NaOH) Additive PT - 200	50 g/l 16 g/l	50 - 60 °C		10
3	Desmutting	10% (v/v) Nitric Acid (HNO <sub>3</sub> )	150 ml/l	Room		5 - 7
6	Anodizing	Sulphuric Acid (H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> )	180 g/l	18 - 20 °C	1.2 - 1.5 A/dm <sup>2</sup>	20
8	Electrolytic Colouring	Stannous Sulphate Stabilizer (Potone TSL) Sulphuric Acid	*	*	*	*
10	Cold Sealing	Low Temperature Sealing LTS - 100	5 g/l pH 5.5 - 5.6	Room		12
<b>Remark</b> * ดูในวิธีทำการทดลองส่วนที่ 1						