

บทที่ 1

บทนำ

## 1.1 หลักการและเหตุผล

การชุบสังกะสีด้วยวิธีการชุบร้อน (Hot Dip Galvanizing) เรียกโดยย่อว่า HDG เป็นกระบวนการที่รักษาความคงทนของโครงสร้างทางสถาปัตยกรรม ด้วยการนำเหล็กที่มีความคงทนสูง เช่น เหล็กกล้าชุบสังกะสี หรือเหล็กที่มีความต้านทานต่อการกัดกร่อนสูง เช่น เหล็กชุบสี ไปแช่ในน้ำร้อนที่อุณหภูมิประมาณ 450-500 องศาเซลเซียส จนกว่าเหล็กจะดูดซึมน้ำตาลเข้าไปอย่างลึกซึ้ง ทำให้เกิดการก่อตัวของชั้นออกไซด์หนาๆ บนผิวเหล็ก ซึ่งช่วยให้เหล็กมีความคงทนและต้านทานต่อการกัดกร่อนได้ดีขึ้น การชุบสังกะสีด้วยวิธีการชุบร้อนนี้ สามารถลดเวลาในการทำงานและลดต้นทุนการผลิตลงได้เป็นอย่างมาก แต่ต้องใช้เครื่องจักรและอุปกรณ์ที่มีค่าใช้จ่ายสูง ไม่ใช่ทุกบริษัทที่สามารถดำเนินการได้

ทั้งนี้ในการออกแบบและทดลองของกระบวนการกรวยสังกะสีแบบจุ่มร้อน เพื่อป้องกันการเกิดสนิม เพราะเหล็กเมื่อสัมผัสกับอากาศชิ้นจะเกิดเป็นเหล็กออกไซด์ ทำให้เกิดการกัดกร่อนและเนื้อเหล็กก็จะค่อยๆ เสียหายอย่างรวดเร็วผิวของสังกะสีก็จะขวยเคลื่อนปั่งกันผิวน้ำของเหล็กได้อย่างมีประสิทธิภาพมากกว่าการทำด้วยสีหรือน้ำมัน การทำก็มีขั้นตอนดังนี้  
1. บริเวณที่เข้าถึงยาก แต่ถ้าเป็นการกรวยสังกะสี จะไม่ไปยังทุกส่วนที่เข้าถึงได้ยาก โดยที่การทำเข้าไปได้ไม่ถึง จึงทำให้เหล็กสามารถทนทานต่อการกัดกร่อนจากสภาพภาวะดินพื้นาที่ ทนต่อการถูกฝังไว้ในดิน หรือกระแทกแข็งในน้ำทะเล

## 1.2 ວັດຖຸປະສົງຄໍ

- 1.2.1 เพื่อจัดตั้งการทดลองกระบวนการการชุมนุมเคลือบสังกะสีแบบรุ่นร้อน
  - 1.2.2 เพื่อศึกษาการชุมนุมเคลือบสังกะสีด้วยวิธีการรุ่นร้อน โดยวิธีนี้จะสามารถลดความเสียหายของวัสดุเนื่องจากการกัดกร่อนได้

### 1.3 เกณฑ์ชี้วัดผลงาน (Output)

มีความรู้ความเข้าใจและสามารถทำการจัดตั้งการจำลองกระบวนการกราฟบุคคลีอบสังกะสีแบบจุ่มร้อน

### 1.4 เกณฑ์ชี้วัดผลสำเร็จ (Outcome)

1.4.1 การทดลองนี้สามารถบุนสังกะสีให้เก่าติดกับขึ้นมาได้

1.4.2 จัดทำผลการทดลอง สรุปผลการทดลอง และสามารถวิเคราะห์ผลการทดลองที่เกิดขึ้นได้

### 1.5 ขอบเขตในการดำเนินงานวิจัย

โครงการวิจัยนี้เป็นการศึกษา ค้นคว้า และออกแบบกระบวนการกราฟบุคคลีอบสังกะสีแบบจุ่มร้อน

1.5.1 ชิ้นงานเหล็กกล้าคาร์บอนต่ำ มีขนาด  $0.5\text{นิ้ว} \times 0.5\text{นิ้ว} \times 0.5\text{นิ้ว}$

1.5.2 ปอๆบุคคลีอบชิ้นงานมีขนาด 200 ลูกบาศก์เซนติเมตร หั้งหมด 7 ปอ

1.5.3 ควบคุมสารเคมี อุณหภูมิ และเวลาในการบุนในปอๆบุบ

1.5.3.1 สารละลายใช้เดี่ยมไอกಡอกไชร์ดความเข้มข้นที่ร้อยละ 10 โดยมวลต่อปริมาตร ที่อุณหภูมิ 75 องศาเซลเซียส เวลาที่ใช้ในการบุบ 25 นาที

1.5.3.2 สารละลายไอกಡอกไชร์ดความเข้มข้นที่ร้อยละ 37 โดยปริมาตร ที่อุณหภูมิห้อง เวลาที่ใช้ในการบุบ 25 นาที

1.5.3.3 สารละลายซิงค์แอมโมเนียมเนี่ยความเข้มข้นร้อยละ 45 โดยมวลต่อปริมาตร อุณหภูมิสารละลาย 75 องศาเซลเซียส เวลาที่ใช้ในการบุบ 25 นาที

1.5.4 ควบคุมปริมาณสังกะสี อุณหภูมิ และเวลาในการบุบในปอๆบุบ

1.5.4.1 น้ำโลหะสังกะสีหลอมเหลวที่ปริมาณร้อยละ 30:1 ของชิ้นงาน อุณหภูมิ 580 องศาเซลเซียส โดยปรับเปลี่ยนเวลาในการบุบบุคคลีอบในเวลาที่ 15, 50, 60 และ 120 วินาที จากนั้น จุ่มชิ้นงานลงในน้ำทันที

1.5.5 จัดทำเอกสารในการทำการทดลอง กระบวนการกราฟบุคคลีอบสังกะสีแบบจุ่มร้อน พร้อมทั้งทำการทดลอง

1.5.6 จัดทำผลการทดลอง สรุปผลการทดลอง และสามารถวิเคราะห์ผลที่เกิดขึ้นได้

### 1.6 สถานที่ในการดำเนินการวิจัย

อาคารปฏิบัติการวิศวกรรมอุตสาหกรรม คณะวิศวกรรมศาสตร์ มหาวิทยาลัยนเรศวร

### 1.7 ระยะเวลาในการดำเนินการวิจัย

กรกฎาคม 51 - เมษายน 52

### 1.8 ขั้นตอนการดำเนินงานวิจัย

#### ตารางที่ 1.1 แสดงขั้นตอนการดำเนินงานวิจัย

ลำดับ	การดำเนินงาน	2551						2552			
		ก.ค.	ส.ค.	ก.ย.	ต.ค.	พ.ย.	ธ.ค.	ม.ค.	ก.พ.	มี.ค.	เม.ย.
1	จัดทำข้อเสนอโครงการ	↔									
2	ศึกษาหาข้อมูลกระบวนการกราฟชุม สังคม		↔								
3	ศึกษาข้อมูลเบรียบเทียบกราฟชุมด้วย สังคม กับสารเคมีอบเชิงดิจิทัล			↔							
4	ศึกษาข้อมูลเกี่ยวกับสารเคมีที่ใช้ 4.1 กรดไนโตรคลอโรไดก 4.2 สารละลายโซเดียมไอก/doxайд 4.3 สารละลายซิงค์แอมโนเนียมออก ไซด์				↔						
5	ทำการออกแบบของกระบวนการกราฟชุม เคลื่อนสังคม 5.1 ออกแบบป้องกัน 5.2 ออกแบบขั้นตอนการกราฟชุมเคลื่อน สังคม					↔					
6	ทำการทดลองและประเมินผล 6.1 ทดสอบรีังงานที่ทำการกราฟชุม เคลื่อนสังคม 6.2 ตรวจสอบผลการทดลอง 6.3 สรุปผลการทดลอง						↔				

#### ตารางที่ 1.1 แสดงขั้นตอนการดำเนินงานวิจัย (ต่อ)