

บทที่ 1

บทนำ

ความสำคัญของงานวิจัย

แผนภูมิพอร์เบทซ์ เป็นแผนภูมิแสดงความสัมพันธ์ระหว่างค่าศักย์ไฟฟ้าของโลหะ และค่าพีเอช (Potential / pH Diagram) แผนภูมิพอร์เบทซ์มีความสำคัญในการนำไปประยุกต์ใช้งานให้เหมาะสมกับสภาวะการทำงานและโลหะที่นำไปใช้งาน อีกทั้งยังใช้แผนภูมิพอร์เบทซ์ในการทำนายการกัดกร่อนที่จะเกิดขึ้นได้ตามค่าความต่างศักย์และค่าพีเอช

แผนภูมิพอร์เบทซ์นี้นำเสนอโดย ศาสตราจารย์ ดร. Marcel Pourbaix [1] เพื่อใช้แสดงสภาวะสมดุลทางเทอร์โมไดนามิกส์ หรือเสถียรภาพของระบบเคมีไฟฟ้าที่เกิดขึ้นระหว่างโลหะบริสุทธิ์กับสารละลายที่มีน้ำเป็นตัวทำละลายหลักที่ค่าพีเอชต่าง ๆ แผนภูมิพอร์เบทซ์ ได้ถูกสร้างสำหรับโลหะหลาย ๆ ชนิด เช่น เหล็ก โครเมียม นิกเกิล หรือแม้แต่เหล็กกล้าไร้สนิม ปัจจุบันความต้องการในการนำไปใช้งาน และเป็นที่ยอมรับกันทั่วของโลหะผสมมีมากขึ้น อีกทั้งยังต้องป้องกันผลกระทบ จากสภาพแวดล้อมที่ส่งผลต่อการกัดกร่อนของโลหะผสมดังกล่าว จึงได้มีการคิดค้นพัฒนาชนิดของโลหะผสมใหม่ ๆ ขึ้นเพื่อให้เหมาะสมกับสภาพการใช้งานดังกล่าว ยกตัวอย่าง เช่น เหล็กกล้าไร้สนิม ซึ่งโดยทั่วไปจะเห็นว่าในปัจจุบันพัฒนาคุณภาพโลหะผสมต่าง ๆ เพื่อให้มีความต้านทานการกัดกร่อนดีขึ้นอยู่มาก โดยเฉพาะเหล็กกล้าไร้สนิมเองก็มีหลายเกรด แต่ในที่นี้ขอกล่าวเพียงเหล็กกล้าไร้สนิมดูเพล็กซ์ ซึ่งปัจจุบันเป็นเหล็กกล้าไร้สนิมเกรดหนึ่งที่นิยมนำไปใช้งานในสภาวะการกัดกร่อนที่รุนแรง (Corrosive Environment)

Pourbaix ทำการสร้างแผนภูมิ จากข้อมูลที่ได้จากอิเล็กโทรโพเทนเชียลของสารทั้งหมดในระบบ แล้วจึงนำมาเตรียมสมการของปฏิกิริยาที่น่าจะเป็นไปได้ จากนั้นหนึ่งทำการคำนวณโดยกำหนดขอบเขตให้อยู่ในรูปความสัมพันธ์ระหว่างค่าศักย์ไฟฟ้าและค่าพีเอชของปฏิกิริยาที่เสถียรที่สุด กล่าวคือ การใช้ค่าคงที่สมดุลของการละลายมาประยุกต์ใช้ให้เข้ากับวิธีการคำนวณที่ง่ายขึ้น จากสมการของเนออร์ส (สมการที่ 1.1)

$$E = E^0 + 2.3 RT/nF [\log a_{ox}/a_{re}] \quad (1.1)$$

- เมื่อ
- E = ศักย์ไฟฟ้ามาตรฐานของปฏิกิริยา
 - E^0 = ศักย์ไฟฟ้ามาตรฐานของปฏิกิริยา
 - a_{ox} = ค่าแอกติวิตี้ (activity) ของตัวออกซิไดซ์
 - a_{re} = ค่าแอกติวิตี้ของตัวรีดิวซ์
 - n = จำนวนอิเล็กตรอนของปฏิกิริยา
 - F = ค่าคงที่ฟาราเดย์ (96,500 คูลอมบ์ / สมมูล)

แผนภูมิพอร์เบิร์ตเป็นแผนภูมิแสดงสภาวะสมดุลทางเทอร์โมไดนามิกส์ หรือ ความสมดุลทางไฟฟ้าเคมี กล่าวโดยรวมแล้วด้วยกราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างค่าศักย์ไฟฟ้าของโลหะ และค่าความเป็นกรดเป็นเบส ของสารละลายโดยแผนภูมิที่ได้แสดงพื้นที่ต่างกัน 3 บริเวณ ได้แก่ บริเวณสภาวะเสถียร บริเวณสภาวะที่โลหะเกิดการกัดกร่อน และบริเวณที่สภาวะที่โลหะเกิดฟิล์มบนผิวหรือเรียกว่า "พาสซีวิตี" ซึ่งแผนภูมิพอร์เบิร์ตที่ได้นี้ได้ใช้วิธีการคำนวณทางเทอร์โมไดนามิกส์ หรือวิธีทางไฟฟ้าเคมี อย่างไรก็ตามในการสร้างแผนภูมิที่ได้จากการคำนวณ มีข้อยุ่งยาก เนื่องจากโลหะผสมประกอบด้วยธาตุอยู่หลายชนิด เป็นผลให้เกิดสมการของเนิร์สหลายสมการซึ่งต้องมีการคำนวณค่าต่าง ๆ ดังนั้นวิธีการใช้เทคนิคทางไฟฟ้าเคมีจะง่ายกว่าการคำนวณ เพราะโลหะผสมที่ละลายออกมาในสารละลาย สามารถทำการตรวจสอบไอออนได้ โดยวิธีการตรวจสอบวิเคราะห์ทางเคมี อีกนัยหนึ่งสามารถนำผลการคำนวณทางเทอร์โมไดนามิกส์ มายืนยันผลการทดลองจากเทคนิควิธีทางไฟฟ้าเคมีได้อีกด้วย

แผนภูมิพอร์เบิร์ต แสดงพื้นที่แตกต่างกัน 3 บริเวณ [13] ได้แก่

1. บริเวณโลหะเสถียร (Immunity) หมายถึง บริเวณที่โลหะอยู่ในสภาวะเสถียรโดยโลหะอยู่ในสภาพถูกรีดิวซ์ คือ โลหะอยู่ในเสถียรภาพสูงทางเทอร์โมไดนามิกส์ โดยไม่เกิดการกัดกร่อน
2. บริเวณการกัดกร่อน (Corrosion) หมายถึง บริเวณที่โลหะเกิดการกัดกร่อนหรือถูกออกซิไดซ์ และสารละลายของไอออนโลหะที่เกิดขึ้นอยู่ในสภาวะเสถียร
3. บริเวณพาสซีวิตี (Passivity) หมายถึง บริเวณที่โลหะสามารถต้านทานการกัดกร่อนได้เพราะเกิดสารประกอบออกไซด์ของโลหะนั้นที่ผิวและอยู่ในสภาพเสถียร

การที่เหล็กกล้าไร้สนิมดูเพล็กซ์ถูกนำไปในงานอย่างกว้างขวาง เนื่องจากมีความแข็งแรงสูง และคุณสมบัติด้านทานการกัดกร่อนที่ดีกว่าเหล็กกล้าไร้สนิมออสเทนนิติกที่นิยมใช้กันทั่วไป (AISI 304 และ AISI 316) เพราะเหล็กกล้าไร้สนิมดูเพล็กซ์ มีโครงสร้างทางจุลภาคที่ประกอบไปด้วย โครงสร้างเฟอร์ไรต์ซึ่งเป็นโครงสร้างที่ทำให้ได้ความแข็งแรงสูง และโครงสร้างออสเทนไนต์ซึ่งทำให้ได้ ความเหนียวและความแกร่ง นิยมนำไปใช้งานเป็นชิ้นส่วนทางวิศวกรรมที่อยู่ในสิ่งแวดล้อมที่รุนแรงต่อ การกัดกร่อน [2] อย่างไรก็ตามในการนำไปใช้งานเป็นชิ้นส่วนงานอุตสาหกรรมที่ต้องการใช้มีความ ปลอดภัยสูง ซึ่งอุปกรณ์ที่อยู่ในสภาพการใช้งานในกรดหรือสารเคมีที่มีความเข้มข้นมาก ๆ นั้น เหล็ก กล้าไร้สนิมทั่วไปเกรด AISI304 และ 316 ยังมีข้อจำกัด เช่นการทำงานในสภาวะที่มีการกัดกร่อนรุนแรง ของบริเวณที่ต้องสัมผัสกับบรรยากาศที่มีปริมาณคลอไรด์สูง ดังนั้นเหล็กกล้าไร้สนิมดูเพล็กซ์จึง เป็นอีกเกรดหนึ่งซึ่งเป็นที่น่าสนใจ และถูกพัฒนาขึ้นเพื่อให้มีสมบัติด้านทานการกัดกร่อนดีขึ้น อีกทั้ง สมบัติทางกลบางประการที่สูงกว่าเหล็กกล้าไร้สนิมทั่ว ๆ ไป แต่ยังไม่มีการศึกษาและสร้างแผนภูมิ พอร์เบช สำหรับเหล็กกล้าไร้สนิมดูเพล็กซ์ เพื่อใช้ประโยชน์ในการนำไปผลิตเป็นถัง ท่อ หรืออุปกรณ์อื่น ๆ ซึ่งต้องสัมผัสกับน้ำต่างสภาพกัน [1,2] ดังนั้นจึงเป็นสิ่งจำเป็นที่จะต้องสร้างแผนภูมิพอร์เบชสำหรับ เหล็กกล้าไร้สนิมชนิดนี้เพื่อประโยชน์ในการเป็นข้อมูลประกอบการใช้งานต่อไป

1.2 วัตถุประสงค์

เพื่อสร้างแผนภูมิพอร์เบช ของเหล็กกล้าไร้สนิมดูเพล็กซ์ ในสภาวะของสารละลายที่มีคลอไรด์ ผสมในระดับต่าง ๆ ของความเข้มข้น 4,975, 9,900, 19,607, 33,816 พีพีเอ็ม และช่วงพีเอช 2 ถึง 12 ซึ่งสอดคล้องกับสภาวะแวดล้อมที่มีความรุนแรงของการกัดกร่อน ที่เกิดขึ้นกับตัวอย่างท่อหรือแผ่น เหล็กที่หุ้มท่อซึ่งใช้ในสภาวะแวดล้อมที่มีคลอไรด์สูง โดยใช้วิธีเทคนิคทางไฟฟ้าเคมี

1.3 ขอบเขตของการศึกษา

1.3.1 หาพื้นที่การกัดกร่อน พาสซีวิตี และโลหะเสถียร จากเส้นโพลาริเซชันของตัวอย่างเมื่อ อยู่ในสารละลายที่มีคลอไรด์ผสมที่ความเข้มข้น 4,975, 9,900, 19,607 และ 33,816 พีพีเอ็ม จากช่วง พีเอช 2 ถึง 12 ด้วยเครื่องโพเทนชิโอสแตท

1.3.2 เปรียบเทียบข้อมูลพื้นที่ในแผนภูมิพอร์เบช ที่สร้างขึ้นด้วยข้อมูลที่ทำการทดลองจาก การวัดด้วยเครื่องโพเทนชิโอสแตท กับแผนภูมิพอร์เบชของโลหะผสมเหล็ก - โครเมียม - นิกเกิล ที่ได้ จากการคำนวณ

1.3.3 วิเคราะห์หาชนิดของไอออนที่ละลายออกจากผิวโลหะจากสารละลายที่ผ่านการวัดด้วย เครื่องโพเทนชิโอสแตท เพื่อประเมินกลไกการกัดกร่อน

1.3.4 ศึกษาช่วงพีเอช ระหว่าง 2 ถึง 12 เพื่อตรวจสอบผลกระทบต่อการทำงานของ การกัดกร่อน ของฟิล์มพาสซีฟ

1.3.5 แผนภูมิพอร์เบิร์ตสร้างขึ้นที่อุณหภูมิห้องประมาณ 25 องศาเซลเซียสเพื่อหลีกเลี่ยงปัจจัย ของอุณหภูมิที่มีผลกระทบต่อ การกัดกร่อน ซึ่งควบคุมด้วยเครื่องให้ความร้อน (Hot Plate Controller)

1.4 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ

1.4.1 ได้แผนภูมิพอร์เบิร์ต ของเหล็กกล้าไร้สนิมดูเพล็กซ์ ที่สัมผัสกับสารละลายที่มีคลอไรด์ผสม ณ ความเข้มข้นต่าง ๆ กัน

1.4.2 เพื่อใช้เป็นข้อมูลที่สามารถนำไปใช้ทำนายการกัดกร่อน และสอบสวนกรณีความเสียหายที่ เกิดจากปัญหาการกัดกร่อนของเหล็กกล้าไร้สนิมดูเพล็กซ์ ในสภาวะที่มีความเป็นกรด ความต่างศักย์ ระหว่างโลหะกับสารละลายและความเข้มข้นของคลอไรด์ในสารละลายในระดับต่าง ๆ กันได้

1.4.3 ความรู้ที่ได้จากแผนภูมิพอร์เบิร์ตของเหล็กกล้าไร้สนิมดูเพล็กซ์ สามารถนำไปส่งเสริมในการ พัฒนาคุณภาพในการผลิตเหล็กกล้าไร้สนิมดูเพล็กซ์

1.4.4 แผนภูมิที่ได้จะช่วยให้ข้อมูลเป็นแนวทางการป้องกันหรือหลีกเลี่ยงปัญหาการกัดกร่อน เพื่อยืด อายุการใช้งานของเหล็กกล้าไร้สนิมดูเพล็กซ์ ลดค่าใช้จ่ายในการซ่อมบำรุงที่เกิดจากการกัดกร่อน รวมทั้ง เป็นแนวทางในการเลือกวัสดุประเภทเหล็กกล้าไร้สนิมมาใช้งาน

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย