

บทที่ 5

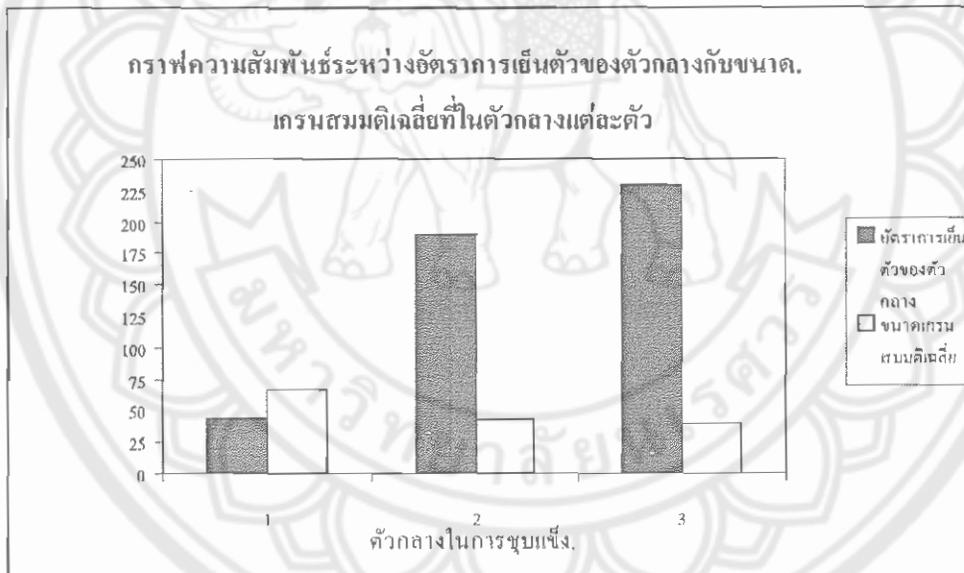
สรุปผลและข้อเสนอแนะ

5.1 โครงสร้างจุลภาค

5.1.1 อัตราการเย็นตัวของตัวกลางที่ใช้ในการชุบแข็งแปรผกผันกับขนาดเกรน

5.1.2 อุณหภูมิที่ใช้ในการอบชุบแปรผกผันตรงกับขนาดของเกรน

5.1.3 กระบวนการชุบแข็งทำให้ขนาดของเกรนเล็กลง คือ เหล็กที่ยังไม่ได้ผ่านการชุบแข็งจะมีขนาดของเกรนใหญ่กว่าเหล็กที่ผ่านการชุบแข็งแล้ว



รูปที่ 5.1 กราฟความสัมพันธ์ระหว่างอัตราการเย็นตัวของตัวกลางกับขนาดเกรนสมมติเฉลี่ย
ที่ในตัวกลางแต่ละตัว

หมายเหตุ ตัวกลางในการชุบแข็ง 1 หมายถึง น้ำมัน ซึ่งมีอัตราการเย็นตัว 45°C/s

ตัวกลางในการชุบแข็ง 2 หมายถึง น้ำ ซึ่งมีอัตราการเย็นตัว 190°C/s

ตัวกลางในการชุบแข็ง 3 หมายถึง น้ำเกลือซึ่งมีอัตราการเย็นตัว 230°C/s



รูปที่ 5.2 กราฟความสัมพันธ์ระหว่างอุณหภูมิอบชุบกับขนาดเกรนสมมติเฉลี่ย
ที่แต่ละอุณหภูมิ

หมายเหตุ อุณหภูมิในการอบชุบ 1 หมายถึง 800 °C

อุณหภูมิในการอบชุบ 2 หมายถึง 900 °C

อุณหภูมิในการอบชุบ 3 หมายถึง 1,000 °C

5.2 ความแข็ง

5.2.1 อัตราการเย็นตัวของตัวกลางที่ใช้ในการชุบแข็งแปรผันตรงกับความแข็ง

5.1.2 อุณหภูมิที่ใช้ในการอบชุบแปรผกผันกับความแข็ง

5.1.3 กระบวนการชุบแข็งทำให้ความแข็งเพิ่มขึ้น คือ เหล็กที่ผ่านการชุบแข็งแล้วจะมีความแข็งมากกว่าเหล็กที่ไม่ได้ผ่านการชุบแข็ง

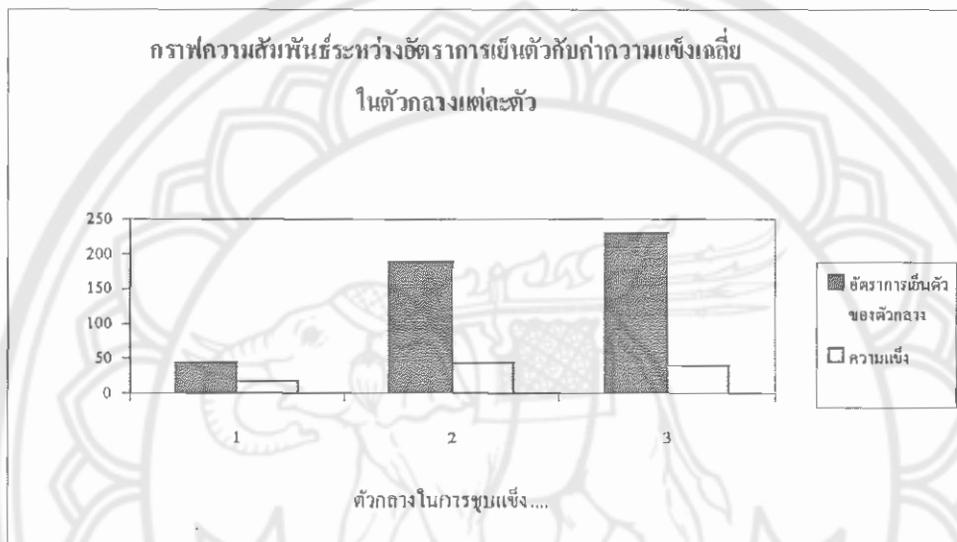
5.1.4 สมการความสัมพันธ์ระหว่างความแข็ง กับ อัตราการเย็นตัวของตัวกลางที่ใช้ในการชุบแข็ง และอุณหภูมิอบชุบ เป็นดังนี้

ให้ $Y =$ อุณหภูมิ (°C)

$X_1 =$ อัตราการเย็นตัว (°C/s)

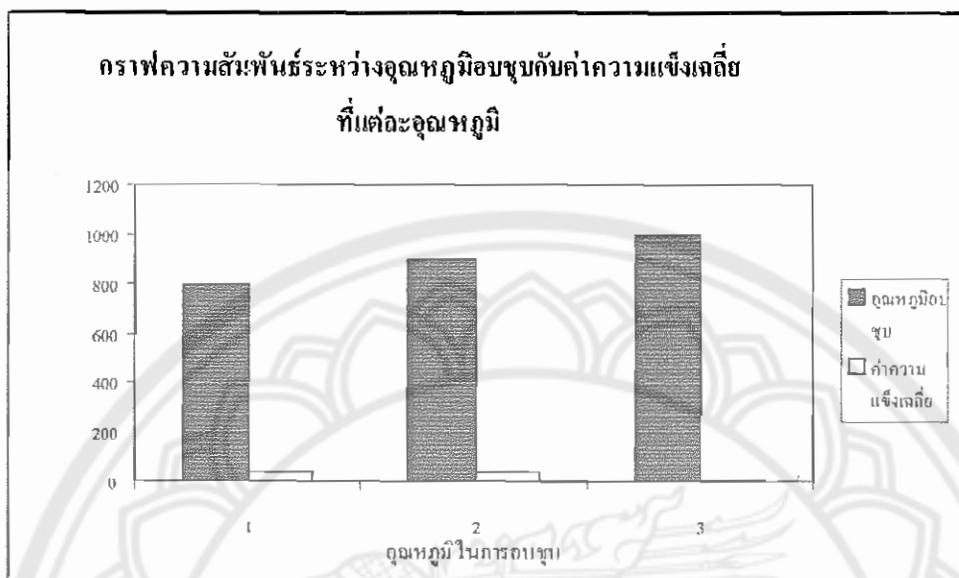
$X_2 =$ ค่าความแข็ง (HRC)

$$Y = 936.89 + 0.50x_1 - 3.59x_2$$



รูปที่ 5.3 กราฟความสัมพันธ์ระหว่างอัตราการเย็นตัวของตัวกลางกับค่าความแข็งเฉลี่ย
ในตัวกลางแต่ละตัว

หมายเหตุ ตัวกลางในการชุบแข็ง 1 หมายถึง น้ำมัน ซึ่งมีอัตราการเย็นตัว 45 °C/s
ตัวกลางในการชุบแข็ง 2 หมายถึง น้ำ ซึ่งมีอัตราการเย็นตัว 190 °C/s
ตัวกลางในการชุบแข็ง 3 หมายถึง น้ำเกลือซึ่งมีอัตราการเย็นตัว 230 °C/s



รูปที่ 5.4 กราฟความสัมพันธ์ระหว่างอุณหภูมิอบชุบกับค่าความแข็งเฉลี่ย
ที่แต่ละอุณหภูมิ

หมายเหตุ อุณหภูมิในการอบชุบ 1 หมายถึง 800 °C
 อุณหภูมิในการอบชุบ 2 หมายถึง 900 °C
 อุณหภูมิในการอบชุบ 3 หมายถึง 1,000 °C

5.3 ความทนต่อแรงกระแทก

5.3.1 อัตราการเย็นตัวของตัวกลางที่ใช้ในการชุบแข็งแปรผกผันกับความทนต่อแรงกระแทก

5.3.2 อุณหภูมิที่ใช้ในการอบชุบแปรผันตรงกับความทนต่อแรงกระแทก

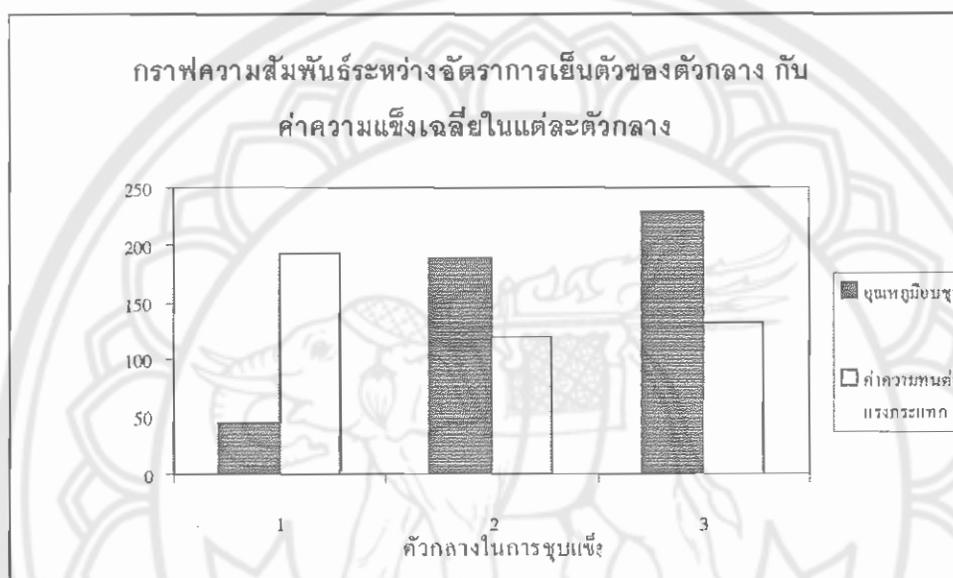
5.3.3 กระบวนการชุบแข็งทำให้ความทนต่อแรงกระแทกลดลง คือ เหล็กที่ผ่านกระบวนการชุบแข็งแล้วจะมีความทนต่อแรงกระแทกเฉลี่ยน้อยกว่าเหล็กที่ยังไม่ผ่านการชุบแข็ง

5.3.4 สมการความสัมพันธ์ระหว่างความทนต่อแรงกระแทก กับ อัตราการเย็นตัวของตัวกลางที่ใช้ในการชุบแข็ง และอุณหภูมิอบชุบ เป็นดังนี้

ให้ $Y =$ อุณหภูมิ (°C)
 $X_1 =$ อัตราการเย็นตัว (°C/s)

X_2 = ค่าความทนต่อแรงกระแทก (kJ)

$$Y = 740.5738 - 0.8977x_1 + 2.7715x_2$$



รูปที่ 5.5 กราฟความสัมพันธ์ระหว่างอัตราการเย็นตัวของตัวกลางกับ
ค่าความทนต่อแรงกระแทกเฉลี่ยในตัวกลางแต่ละตัว

หมายเหตุ ตัวกลางในการชุบแข็ง 1 หมายถึง น้ำมัน ซึ่งมีอัตราการเย็นตัว $45^{\circ}\text{C}/\text{s}$
 ตัวกลางในการชุบแข็ง 2 หมายถึง น้ำ ซึ่งมีอัตราการเย็นตัว $190^{\circ}\text{C}/\text{s}$
 ตัวกลางในการชุบแข็ง 3 หมายถึง น้ำเกลือซึ่งมีอัตราการเย็นตัว $230^{\circ}\text{C}/\text{s}$



รูปที่ 5.6 กราฟความสัมพันธ์ระหว่างอุณหภูมิอบชุบกับ
ค่าความทนต่อแรงกระแทกเฉลี่ยของแต่ละอุณหภูมิ

หมายเหตุ อุณหภูมิในการอบชุบ 1 หมายถึง 800 °C

อุณหภูมิในการอบชุบ 2 หมายถึง 900 °C

อุณหภูมิในการอบชุบ 3 หมายถึง 1,000 °C

5.4 ข้อเสนอแนะ

5.4.1 ควรมีแหล่งข้อมูลภายในมหาวิทยาลัยเพิ่มมากขึ้น

5.4.2 ควรมีการศึกษางานวิจัยที่เกี่ยวข้องเพิ่มขึ้น

5.4.3 ควรมีการฝึกการดูโครงสร้างให้มากขึ้นเพื่อความชำนาญ และความแม่นยำในการ

พิจารณาโครงสร้างจุลภาคจากภาพถ่ายที่ได้ งานวิจัยในครั้งต่อไปจะได้มีรายละเอียดในส่วนนี้เพิ่มขึ้น