

บทที่ 5 การอภิปราย

5.1 ผลของการเพิ่มความแข็งแรงโดยอนุภาค ก่อนการม้วนเก็บ

การอบชิ้นงานให้ร้อนขึ้นอีกเลือกใช้อุณหภูมิ 1,150 °C เพราะว่าคุณณหภูมินี้ไม่สูงมากจนทำให้ขนาดเกรนดั้งเดิมของออสเทนไนท์ก่อนการรีดใหญ่มากนัก แต่ก็เป็นอุณหภูมิที่สูงพอจนสามารถละลายอนุภาควาเนเดียมคาร์ไบด์และวาเนเดียมคาร์ไบโบไนตรายด์ได้หมดทำให้ธาตุวาเนเดียมทั้งหมดละลายอยู่ในเนื้อเหล็กในรูปแบบสารละลายของแข็ง ดังนั้นชิ้นงานที่อบให้ร้อนขึ้นอีกที่อุณหภูมิ 1,150 °C จึงมีธาตุวาเนเดียมละลายอยู่ในเนื้อเหล็กในรูปแบบสารละลายของแข็ง ในขณะที่เย็นตัวลงเพื่อรีดหยาบ และรีดละเอียดหลังการอบให้ร้อนขึ้นอีก เพื่อที่จะได้ความแข็งแรงเนื่องจากการเกิดอนุภาคตะกอนในภายหลัง

เหล็กกล้าความแข็งแรงสูงธาตุผสมต่ำที่มีธาตุผสมปริมาณน้อยมากของวาเนเดียม มีอุณหภูมิที่ทำให้เกิดการโตของเกรนออสเทนไนท์ประมาณ 1,000 °C ดังนั้นการอบชิ้นงานให้ร้อนขึ้นอีกที่อุณหภูมิ 1,150 °C ทำให้ได้ขนาดเกรนออสเทนไนท์ก่อนการรีดหยาบ 248 ไมครอน แต่หลังจากรีดละเอียดเสร็จแล้วสามารถได้ขนาดเกรนออสเทนไนท์ 33 ไมครอน อันเป็นผลมาจากการตกผลึกใหม่ในระหว่างการรีดร้อน เนื่องจากธาตุวาเนเดียมในรูปแบบสารละลายของแข็งจะไม่ขัดขวางการเกิดการตกผลึกใหม่ ดังนั้นเหล็กกล้าความแข็งแรงสูงธาตุผสมต่ำที่มีธาตุผสมปริมาณน้อยมากของวาเนเดียมจึงเหมาะสมที่จะทำการรีดโดยการควบคุมการรีดที่มีการตกผลึกใหม่ซึ่งสามารถลดขนาดเกรนให้ละเอียดได้อย่างมีประสิทธิภาพ

ในช่วงการรีดหยาบ,รีดละเอียด และในระหว่างเย็นตัวจากอุณหภูมิที่ทำการรีดละเอียดมาที่อุณหภูมิม้วนเก็บ ธาตุวาเนเดียมที่อยู่ในรูปแบบสารละลายของแข็งในเหล็กกล้าความแข็งแรงสูงธาตุผสมต่ำที่มีปริมาณไนโตรเจนในช่วง 150-200 ppm. จะสามารถในการรวมตัวกับธาตุคาร์บอนและไนโตรเจนได้ดีในช่วงอุณหภูมิ 900 - 700 °C ดังนั้นธาตุวาเนเดียมที่ละลายอยู่ในเนื้อเหล็กในรูปแบบ

สารละลายของแข็งจึงมีโอกาสรวมตัวกับธาตุคาร์บอนและไนโตรเจนที่ละลายอยู่เกิดการตกตะกอนเป็นอนุภาคความเค็ยคาร์โบไนตรายดีในช่วงอุณหภูมิ 900 - 700 °C ขึ้นได้โดยเฉพาะอย่างยิ่งถ้าอัตราการเย็นตัวในช่วงอุณหภูมินี้ช้าๆ อนุภาคความเค็ยคาร์โบไนตรายดีในเฟสออสเทนไนท์ที่ช่วยป้องกันการโตของเกรนออสเทนไนท์ในระหว่างการรีดร้อน ซึ่งการมีขนาดเกรนออสเทนไนท์ที่ละเอียดจะทำให้ได้โครงสร้างสุดท้ายที่ละเอียด

ช่วงอุณหภูมิที่เกิดการเปลี่ยนเฟสระหว่างออสเทนไนท์กับเฟอไรท์ที่อุณหภูมิประมาณ 700 °C เป็นช่วงที่อัตราการเกิดตะกอนอนุภาคความเค็ยคาร์โบไนตรายดีสูง เพราะความสามารถในการละลายของอนุภาคในเฟสเฟอไรท์น้อยกว่าในเฟสออสเทนไนท์ จึงทำให้เกิดการตกตะกอนอนุภาคคาร์โบไนตรายดีได้มากในเฟสเฟอไรท์ซึ่งจะช่วยเพิ่มความแข็งแรงทั้งโดยกลไกการเพิ่มความแข็งแรงโดยอนุภาคตะกอน และมีส่วนช่วยให้ได้ขนาดเกรนสุดท้ายที่เล็กละเอียด ซึ่งจะทำให้ได้สมบัติเชิงกลที่ดี ดังแสดงในตารางที่ 4.2

5.2 ผลของอัตราการเย็นตัวต่อสมบัติเชิงกล

จากรูปที่ 4.18-4.22 พบว่าอัตราการเย็นตัวที่ใช้ในกระบวนการรีดเทอริโมแมคแคนนิเคิล ส่งผลอย่างมากต่อการเพิ่มความแข็งแรงในเหล็กกล้าความแข็งแรงสูงธาตุผสมต่ำ โดยส่งผลกระทบต่อขนาดเกรน, โครงสร้างจุลภาค และการเพิ่มความแข็งแรงโดยอนุภาคตะกอนที่อุณหภูมิมีวนเก็บ

เมื่อใช้อัตราเย็นตัวจากอุณหภูมิที่เสริจสิ้นการรีดละเอียดมายังอุณหภูมิมีวนเก็บ 1 °C /sec จะได้โครงสร้างจุลภาคเฟอไรท์และเพิร์ลไลท์ที่ละเอียด เนื่องจากเมื่อใช้อัตราเย็นตัวที่ช้าจึงมีเวลาสำหรับการตกตะกอนอนุภาคความเค็ยคาร์โบไนตรายดีในช่วงอุณหภูมิ 900 - 700 °C มาก ดังนั้นกลไกหลักในการเพิ่มความแข็งแรงจึงมาจากผลของการตกตะกอนอนุภาคความเค็ยคาร์โบไนตรายดีซึ่งจะทำให้ได้สมบัติเชิงกลที่ดีเนื่องจากผลของขนาดเกรนที่ละเอียดและผลของอนุภาคตะกอนความเค็ยคาร์โบไนตรายดี แต่ก็จะทำให้คงเหลือธาตุวาเนเดียมในรูปสารละลายของแข็งน้อยลง ทำให้ผลของการเพิ่มความแข็งแรงโดยอนุภาคความเค็ยคาร์โบไนตรายดีที่อุณหภูมิมีวนเก็บไม่เด่นชัดนัก

เมื่อเย็นตัวด้วยอัตราเย็นตัวที่สูงขึ้นจะทำให้วาเนเดียมที่ละลายอยู่ในรูปแบบสารละลายของแข็งมีโอกาสตกตะกอนออกมาเป็นอนุภาควาเนเดียมคาร์ไบด์ได้น้อยลง แต่ก็จะได้ความแข็งแรงจากผลของการเพิ่มความแข็งแรงโดยอนุภาควาเนเดียมคาร์ไบด์ที่อุณหภูมิมีแนวโน้มเพิ่มขึ้น เนื่องจากการที่มีธาตุวาเนเดียมคงเหลือในรูปสารละลายของแข็งที่อุณหภูมิมีแนวโน้มมากขึ้น นอกจากนี้การใช้อัตราเย็นตัวสูงจะทำให้ได้โครงสร้างที่ละเอียด และมีโอกาสที่จะได้สัดส่วนเชิงปริมาตรของเฟิร์สไลต์, เบนไนท์หรือมาร์เทนไซต์สูงขึ้น แต่จากรูปที่ 4.17 พบว่าในช่วงอัตราเย็นตัว $3-9^{\circ}\text{C}/\text{sec}$ โครงสร้างจุลภาคที่ได้คือเฟสเบนไนท์ ซึ่งไม่พบผลของการเพิ่มความแข็งแรงโดยอนุภาควาเนเดียมคาร์ไบด์ที่อุณหภูมิมีแนวโน้ม และจากการที่โครงสร้างที่ได้มีขนาดเกรนใกล้เคียงกัน จึงทำให้ความเค้นแรงดึง, ความเค้นจุดคราก และเปอร์เซ็นต์การยืดตัวมีค่าอยู่ในระดับเดียวกัน โดยความเค้นแรงดึงและความเค้นจุดครากมีค่าต่ำกว่าการใช้อัตราเย็นตัว $1^{\circ}\text{C}/\text{sec}$ แต่เปอร์เซ็นต์การยืดตัวมีค่าสูงกว่าที่อัตราเย็นตัว $1^{\circ}\text{C}/\text{sec}$ ดังแสดงในรูปที่ 4.18-4.20 สำหรับอัตราเย็นตัว $20^{\circ}\text{C}/\text{sec}$ พบว่าโครงสร้างจุลภาคที่ได้เป็นมาร์เทนไซต์ ซึ่งมีความเค้นจุดครากและความเค้นแรงดึงสูง เนื่องจากเฟสมาร์เทนไซต์มีปริมาณคาร์บอนสูงและยังมีผลจากการตกตะกอนของเหล็กคาร์ไบด์ เนื่องจากที่อุณหภูมิต่ำลง คาร์บอนจะละลายในเหล็กได้น้อยลง แต่เมื่ออัตราเย็นตัวค่อนข้างสูงคือ $20^{\circ}\text{C}/\text{sec}$ คาร์บอนในเหล็กจะเกิดการแพร่ออกมาไม่ทัน จึงทำให้เกิดเหล็กคาร์ไบด์ขึ้น

5.3 ผลของอุณหภูมิม้วนเก็บต่อสมบัติเชิงกล

ในช่วงอุณหภูมิ $500-550^{\circ}\text{C}$ ธาตุวาเนเดียมที่ยังอยู่ในรูปแบบสารละลายของแข็ง มีความสามารถในการรวมตัวกับธาตุคาร์บอนได้ดี ดังนั้นธาตุวาเนเดียมที่ยังคงละลายอยู่ในเนื้อเหล็กในรูปแบบสารละลายของแข็งที่อุณหภูมิม้วนเก็บจึงมีโอกาสรวมตัวกับธาตุคาร์บอนที่ละลายอยู่เกิดการตกตะกอนเป็นอนุภาควาเนเดียมคาร์ไบด์ แต่เมื่ออุณหภูมิลดลงอัตราการตกตะกอนอนุภาควาเนเดียมคาร์ไบด์จะลดลงอย่างมากจนไม่สามารถเกิดการตกตะกอนได้ที่อุณหภูมิ 400°C

จากตารางที่ 4.2 พบว่าสำหรับอัตราการเย็นตัว $1^{\circ}\text{C}/\text{sec}$ จะได้ค่าความเค้นจุดครากสูงที่สุดเมื่อใช้อุณหภูมิหมุนเก็บ 500°C ซึ่งก็น่าจะเป็นผลมาจากการเพิ่มความแข็งแรงโดยอนุภาคความเค้นเดียวคาร์ไบด์ที่อุณหภูมิหมุนเก็บ ในขณะที่การหมุนเก็บที่อุณหภูมิ 600°C เป็นอุณหภูมิที่สูงเกินไป อนุภาคความเค้นเดียวคาร์ไบด์ที่เกิดขึ้นจะมีจำนวนน้อยและหยาบ จึงทำให้ผลของการเพิ่มความแข็งแรงโดยผลของอนุภาคตะกอนลดลง ดังนั้นความเค้นจุดครากที่อุณหภูมิหมุนเก็บ 600°C มีค่าต่ำกว่าการหมุนเก็บที่ 500°C อย่างไรก็ตามเป็นที่น่าสังเกตว่าความเค้นจุดครากจากการใช้อุณหภูมิหมุนเก็บ 500°C มีค่าสูงกว่าที่อุณหภูมิ 400 และ 600°C เพียงเล็กน้อยเท่านั้น ซึ่งก็น่าจะมาจากอัตราการเย็นตัวที่ช้า $1^{\circ}\text{C}/\text{sec}$ ทำให้มีโอกาสเกิดการตกตะกอนอนุภาคความเค้นเดียวคาร์ไบด์ในทรายดีในช่วง $900-700^{\circ}\text{C}$ ก่อนการหมุนเก็บ ทำให้คงเหลือธาตุความเค้นเดียวที่ยังละลายอยู่ในเนื้อเหล็กในรูปแบบสารละลายของแข็งที่อุณหภูมิหมุนเก็บในปริมาณที่ค่อนข้างน้อย ทำให้ผลของการเพิ่มความแข็งแรงโดยการตกตะกอนอนุภาคความเค้นเดียวคาร์ไบด์ค่อนข้างต่ำ

นอกจากอุณหภูมิหมุนเก็บจะมีผลต่อการเพิ่มความแข็งแรงโดยอนุภาคตะกอนดังที่กล่าวมาแล้ว อุณหภูมิหมุนเก็บยังมีผลต่อความละเอียดและสัดส่วนเชิงปริมาตรของโครงสร้างเฟิร์ลไลต์ โดยจะส่งผลให้อุณหภูมิเปลี่ยนเฟสมีค่าต่ำลง ซึ่งอุณหภูมิเปลี่ยนเฟสเป็นปัจจัยสำคัญอย่างหนึ่งต่อการเกิดโครงสร้างเฟิร์ลไลต์ เพราะค่าสัมประสิทธิ์การแพร่ของธาตุคาร์บอนในโครงสร้างออสเทนไนท์ขณะเกิดการเปลี่ยนเฟสไปเป็นโครงสร้างเฟิร์ลไลต์ซึ่งเป็นเฟอร์ไรต์สลับกับซีเมนไตท์ที่มีค่าลดลงอย่างมากตามการลดลงของอุณหภูมิทำให้ระยะทางที่ธาตุคาร์บอนจะสามารถแพร่ในเนื้อเหล็กในการรวมตัวกับธาตุเหล็กเกิดเป็นชั้นของเฟอร์ไรต์และซีเมนไตท์สั้นลง กล่าวคือทำให้ช่องว่างระหว่างชั้นซีเมนไตท์ (interlamellar spacing) แคบลง เป็นผลให้โครงสร้างเฟิร์ลไลต์ละเอียดมากขึ้น และเกิดได้เร็วขึ้นเมื่ออุณหภูมิในการเปลี่ยนเฟสต่ำลง ดังนั้นจึงพบว่าการหมุนเก็บที่อุณหภูมิ 400°C ซึ่งไม่ได้รับผลจากการเพิ่มความแข็งแรงโดยอนุภาคความเค้นเดียวคาร์ไบด์ มีค่าความเค้นแรงดึงที่สูงในระดับที่ใกล้เคียงกับการหมุนเก็บที่อุณหภูมิ 500 และ 600°C เนื่องมาจากได้สัดส่วนเชิงปริมาตรของเฟิร์ลไลต์ที่สูงกว่าตลอดจนเฟิร์ลไลต์ที่ได้มีการกระจายตัวดีและมีขนาดเกรนเฟอร์ไรต์ที่เล็กกว่า

เหล็กกล้าความแข็งแรงสูงธาตุผสมต่ำที่มีธาตุผสมปริมาณน้อยมากของวาเนเดียม จะมีโอกาสเกิดโครงสร้างเบนไนท์ได้ง่ายเนื่องจากการมีวาเนเดียมละลายอยู่ในรูปสารละลายของแข็งจะช่วยส่งเสริมการเกิดเบนไนท์ โดยการยับยั้งเส้นโค้งของการเกิดเบนไนท์ในแผนภูมิการเย็นตัวแบบต่อเนื่องมาทางด้านซ้ายมากขึ้น ดังนั้นในช่วงอัตราการเย็นตัว $2-15\text{ }^{\circ}\text{C}/\text{sec}$ จะได้โครงสร้างจุลภาคเบนไนท์ ซึ่งปัจจัยหลักที่มีผลต่อความแข็งแรง คือขนาดและสัดส่วนเชิงปริมาตรของเบนไนท์ ไม่ใช่การเพิ่มความแข็งแรงโดยอุณหภูมิตกก่อน ดังนั้นในช่วงอัตราเย็นตัว $3-9\text{ }^{\circ}\text{C}/\text{sec}$ ซึ่งได้โครงสร้างเบนไนท์ที่มีขนาดเกรนใกล้เคียงกัน จึงพบว่าอุณหภูมิมันเกินไม่มีผลต่อสมบัติเชิงกล



ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย