



รายงานการวิจัย

การพัฒนาคุณภาพของมีดกรีดยาง

The Quality Development of Rubber Tapping Knife

เดช เหมือนขาว

Dech Maunkhaw

ยงยุทธ ดุญกุล

Yongyuth Dunyaikul

คณะวิศวกรรมศาสตร์

มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีราชมงคลศรีวิชัย

ได้รับการสนับสนุนทุนวิจัยจากมหาวิทยาลัยเทคโนโลยีราชมงคลศรีวิชัย

งบประมาณเงินรายได้ประจำปี พ.ศ. 2557

การพัฒนาคุณภาพของมีดกรีดยาง

เดช เหมือนขาว¹ และ ยงยุทธ ดุลยกุล²

บทคัดย่อ

การศึกษามีจุดมุ่งหมายเพื่อศึกษาเพื่อศึกษากระบวนการและวัสดุที่ใช้ในการผลิตมีดกรีดยาง และเพื่อนำวัสดุและออกแบบกระบวนการที่เหมาะสมและส่งผลต่อคุณภาพที่ดีของมีดกรีดยาง ผลการศึกษสมบัติของวัสดุและคุณภาพของมีดกรีดยางที่มีใช้ในภาคใต้ พบว่า ลักษณะของมีดกรีดยาง ซึ่งทำการสำรวจในพื้นที่ จังหวัดพัทลุง ตรัง สงขลา สุราษฎร์ธานีและนครศรีธรรมราช มีดกรีดยางที่นิยมใช้ คือ มีดเง้ะบง มีดกรีดยางดังกล่าวค่าความแข็งเฉลี่ย 56.64 HRC และมีอายุการใช้งานโดยเฉลี่ย 280.02 วัน ผลการศึกษาวัดดูที่นำมาใช้ผลิตมีดกรีดยางและสมบัติต่าง ๆ ของมีดกรีดยางต้นแบบ โดยใช้วัสดุ 2 ชนิด คือ AISI L2 และ AISI O1 พบว่า วัสดุ AISI L2 ผลการทดสอบสมบัติต่าง ๆ ของมีดกรีดยางซึ่งมีค่าความแข็งเท่ากับ 57.0 HRC ผลการลับมีดกรีดยางใช้เวลาเฉลี่ย 50.2 นาที โดยในแต่ละครั้งของการลับสามารถใช้งานกรีดยางได้เฉลี่ย 367.6 ตัน ผลการการสึกหรอจากการลับเฉลี่ย 0.0531 กรัม/ครั้ง และ วัสดุ AISI O1 ผลการทดสอบสมบัติต่าง ๆ ของมีดกรีดยางซึ่งมีค่าความแข็งเท่ากับ 60.0 HRC ผลการลับมีดกรีดยางใช้เวลาเฉลี่ย 50.9 นาที โดยในแต่ละครั้งของการลับสามารถใช้งานกรีดยางได้เฉลี่ย 390.8 ตัน ผลการการสึกหรอจากการลับเฉลี่ย 0.0497 กรัม/ครั้ง โดยวัสดุทั้ง 2 ชนิด ได้ผ่านกระบวนการขึ้นรูปและกระบวนการทางความร้อน

คำสำคัญ : คุณภาพ มีดกรีดยาง

^{1,2}คณะวิศวกรรมศาสตร์ สาขาวิศวกรรมอุตสาหการ มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีราชมงคลศรีวิชัย จ. สงขลา 90000

The Quality Development of Rubber Tapping Knife

Dech Maunkhaw¹, and Yongyuth Dulyakul²

ABSTRACT

The study aims to study the processes, materials of rubber tapping knife, design process of tapping knife affect to quality. The study of material properties and quality of the rubber tapping knife used in the Southern of Thailand were Phatthalung, Songkhla, Trang, Surat Thani and Nakhon Si Thammarat the rubber tapping knife used Jebong. The rubber tapping knife is hardness average of 56.64 HRC and lifetime average of 280.02 days, The study materials used to rubber tapping knife, properties. The rubber tapping knife prototypes using AISI L2 and AISI O1, AISI L2 the properties of rubber tapping knife which has a hardness of 57.0 HRC, The sharpening average time of 50.2 minutes, the tapping averaged of 367.6 rubber trees and wear of a sharpening average of 0.0531 g / time and AISI O1 the properties of rubber tapping knife which has a hardness of 60.0 HRC, The sharpening average time of 50.9 minutes, the tapping averaged of 390.8 rubber trees and wear of a sharpening average of 0.0497 g / time. The process of AISI L2 and AISI O1 are forming and heat treatment.

Keywords: Quality, Rubber Tapping Knife.

^{1,2} Faculty of Engineering, Rajamangala University of Technology Srivijaya, Songkla 90000

กิตติกรรมประกาศ

การวิจัยครั้งนี้ได้รับการสนับสนุนทุนวิจัยจากมหาวิทยาลัยเทคโนโลยีราชมงคลศรีวิชัย งบประมาณเงินรายได้ประจำปี พ.ศ. 2557 (งบประมาณเงินรายได้คณะวิศวกรรมศาสตร์) และได้รับความเอื้อเฟื้อจากบุคคลต่าง ๆ ในการให้คำแนะนำ คำปรึกษาข้อมูลต่าง ๆ ตลอดจนอำนวยความสะดวกในการทำงาน และผู้ที่มีส่วนสนับสนุนในการวิจัยในครั้งนี้ ทางคณะผู้วิจัยขอขอบพระคุณ

คณะผู้วิจัย

สิงหาคม 2558



สารบัญ

| | หน้า |
|--|------|
| บทคัดย่อภาษาไทย | ข |
| บทคัดย่อภาษาอังกฤษ | ค |
| กิตติกรรมประกาศ | ง |
| สารบัญ | จ |
| สารบัญตาราง | ช |
| สารบัญรูป | ซ |
| บทที่ 1 บทนำ | 1 |
| 1.1 ความเป็นมาและความสำคัญ | 1 |
| 1.2 วัตถุประสงค์ของการวิจัย | 2 |
| 1.3 ขอบเขตของการวิจัย | 2 |
| 1.4 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ | 2 |
| บทที่ 2 งานวิจัยและทฤษฎีที่เกี่ยวข้อง | 3 |
| 2.1 งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง | 3 |
| 2.2 ทฤษฎีและที่เกี่ยวข้อง | 4 |
| บทที่ 3 วิธีดำเนินงาน | 25 |
| 3.1 ศึกษาสมบัติของวัสดุและคุณภาพของมีดกรีดยางที่มีใช้ในภาคใต้ | 25 |
| 3.2 ออกแบบกระบวนการผลิตมีดกรีดยางและเลือกใช้วัสดุที่เหมาะสม | 25 |
| 3.3 ผลิตมีดกรีดยางต้นแบบ ทดสอบสมบัติต่าง ๆ เพื่อเปรียบเทียบกับมีดกรีดยางที่มีใช้ในภาคใต้ | 27 |
| 3.4 การเปรียบเทียบมีดกรีดยางต้นแบบกับมีดกรีดยางที่มีใช้ในภาคใต้ | 32 |
| บทที่ 4 ผลการวิจัย | 34 |
| 4.1 ผลการศึกษาสมบัติของวัสดุและคุณภาพของมีดกรีดยางที่มีใช้ในภาคใต้ | 34 |
| 4.2 ผลการศึกษาวัสดุที่นำมาใช้ผลิตมีดกรีดยางและสมบัติต่าง ๆ ของมีดกรีดยาง | 35 |

สารบัญ (ต่อ)

| | |
|-----------------------------|----|
| บทที่ 5 สรุปและข้อเสนอแนะ | 38 |
| 5.1 วัตถุประสงค์ของการวิจัย | 38 |
| 5.2 สรุปผลการทดลอง | 38 |
| 5.3 ข้อเสนอแนะ | 39 |
| บรรณานุกรม | 40 |
| ภาคผนวก | 41 |



สารบัญตาราง

| ตารางที่ | | หน้า |
|----------|---|------|
| 1 | สมบัติของวัสดุและคุณภาพของมีดกรีดยางที่มีใช้ในจังหวัดต่าง ๆ | 33 |
| 2 | ค่าความแข็งและเวลาที่ใช้ในการลับมีดกรีดยาง | 35 |
| 3 | การใช้งานของมีดกรีดยาง | 36 |
| 4 | การสึกหรอจากการลับมีดกรีดยาง | 36 |



สารบัญรูป

| รูปที่ | | หน้า |
|--------|---|------|
| 1 | ลักษณะมีดกรีดยาง | 4 |
| 2 | โครงสร้างผลึกแบบลูกบาศก์ | 7 |
| 3 | โครงสร้างผลึกแบบ Body Centered Cubic (BCC) | 8 |
| 4 | โครงสร้างผลึกแบบ Face Center Cubic (FCC) | 8 |
| 5 | โครงสร้างผลึกแบบ Hexagonal Close Packed (HCP) | 9 |
| 6 | หน่วยเซลล์ของโครงสร้างผลึกแบบ Body Centered Cubic และ Face Centered Cubic | 12 |
| 7 | แผนภาพแสดงถึงอุณหภูมิที่มีการเปลี่ยนแปลงสถานะและอันตรรูปต่าง ๆ | 12 |
| 8 | อุณหภูมิที่ใช้สำหรับกระบวนการทางความร้อนชนิดต่าง ๆ | 14 |
| 9 | เส้นโค้งการเย็นตัวสำหรับ Martempering | 19 |
| 10 | เส้นโค้งการเย็นตัวสำหรับ Austempering | 20 |
| 11 | ลักษณะชิ้นงานตรวจสอบโครงสร้างทางโลหะวิทยา | 23 |
| 12 | รอยกดและแนวทดสอบความแข็งแบบวิกเกอร์ | 24 |
| 13 | องค์ประกอบพื้นฐานในการศึกษาวัสดุศาสตร์และวัสดุวิศวกรรม | 26 |
| 14 | ส่วนประกอบของมีดกรีดยาง | 26 |
| 15 | กระบวนการทางทางความร้อนวัสดุ AISI O1 และ AISI L2 | 27 |
| 16 | การออกแบบชุดด้ามมีดกรีดยางและการออกแบบกระบวนการชุดด้ามมีดกรีดยาง | 28 |
| 17 | ชุดด้ามมีดกรีดยาง | 29 |
| 18 | การออกแบบใบมีดกรีดยางและกระบวนการผลิต | 29 |
| 19 | ใบมีดกรีดยาง | 30 |
| 20 | เครื่องตัดชิ้นงานตรวจสอบ | 30 |
| 21 | เครื่องขัดชิ้นงานอัตโนมัติ | 31 |
| 22 | กล้องจุลทรรศน์และอุปกรณ์บันทึกภาพ | 31 |

บทที่ 1

บทนำ

1. ความเป็นมาและความสำคัญ

ปัจจุบันยางพาราเป็นสินค้าเกษตรอุตสาหกรรมที่มีบทบาทต่อภาคเศรษฐกิจของประเทศ เนื่องจากประเทศไทยเป็นผู้ผลิตและส่งออกยางพาราอันดับหนึ่งของโลก การผลิตยางธรรมชาติของประเทศไทยปี 2555 มีปริมาณทั้งสิ้น 3,776,957 ตัน เพิ่มขึ้นจากปี 2554 จำนวน 207,924 ตัน หรือ ร้อยละ 8.73 พื้นที่ปลูกยางพาราซึ่งกระจายอยู่ในทั่วทุกภาคของประเทศไทยและจังหวัดที่เปิดกรีดยากคือ ระนอง หนองคาย บุรีรัมย์ ตรัง สุราษฎร์ พังงาและสงขลา สำหรับสิ่งที่สำคัญในการผลิตและเก็บเกี่ยวผลผลิตยางพาราสำหรับเกษตรกร คือ การกรีดยางให้ถูกต้องตามหลักวิชาการ เพื่อให้ต้นยางสามารถที่จะให้น้ำยางได้ยาวนานที่สุดและเป็นการพัฒนาศักยภาพการผลิตยางพาราของเกษตรกรเพราะยางพารานั้นเป็นพืชที่มีอายุมากกว่า 20 ปี เกษตรกรจึงมีความจำเป็นที่ต้องใช้เครื่องมือในการกรีดยางพาราเรียกว่า มีดกรีดยาง โดยที่มีดกรีดยางดังกล่าวจะต้องมีคุณภาพที่ดีจึงทำให้ได้ผลผลิตจากการกรีดยางในปริมาณน้ำยางที่ได้จากการกรีดยางให้ได้มากที่สุด และได้รับน้ำยางจากการกรีดยางเป็นระยะเวลาที่นานที่สุด รวมทั้งต้นทุนของมีดกรีดยางมีราคาต่ำโดยใช้เวลาในการลับมีดน้อยและใช้กรีดยางได้ปริมาณมาก และมีความปลอดภัยในการใช้งาน ในขณะเดียวกันการกรีดยางจำเป็นต้องใช้แรงงานที่มีทักษะ มีความชำนาญ ซึ่งจะส่งผลต่อปริมาณน้ำยางที่กรีดยาง การชะงักการเจริญเติบโตเนื่องจากมีโอกาสที่คนมีจะไปบาดเจ็บหรือเสียชีวิต ที่อยู่ติดกับบริเวณเปลือกของต้นยางพาราเป็นความเสียหาย ซึ่งจะทำลายชั้นของเยื่อเจริญหรือเกิดบาดแผลที่บริเวณเยื่อเจริญเนื่องจากเยื่อเจริญเป็นส่วนที่สร้างเนื้อเยื่อใหม่มาทดแทนหากถูกทำลายก็จะไม่สามารถสร้างเปลือกใหม่ในบริเวณนั้นได้ หรือทำให้เปลือกงอกใหม่ไม่เรียบสม่ำเสมอ เป็นรอยตะปุ่มตะป่ำ

ดังนั้นจากปัญหาดังกล่าว เห็นได้ว่ามีดกรีดยางมีความสำคัญ ผู้วิจัยจึงได้ทำการการศึกษาและพัฒนาคุณภาพของมีดกรีดยาง เพื่อประโยชน์ต่อเกษตรกรชาวสวนยาง เป็นการนำหลักวิชาการเพื่อการพัฒนากระบวนการและวัสดุที่เหมาะสมเพื่อลดการสิ้นเปลืองเปลือกที่เร็วเกินไปและลดความเสียหายของหน้ายาง

2. วัตถุประสงค์ของการวิจัย

- 2.1 เพื่อศึกษากระบวนการและวัสดุที่ใช้ในการผลิตมีดกรีดยาง
- 2.2 เพื่อนำวัสดุและออกแบบกระบวนการที่เหมาะสมและส่งผลต่อคุณภาพที่ดีของมีดกรีดยาง

3. ขอบเขตของการวิจัย

- 3.1 ศึกษากระบวนการผลิตมีดกรีดยางและลักษณะของมีดกรีดยางที่ใช้ในภาคใต้
- 3.2 ศึกษาวัสดุที่นำมาใช้ผลิตมีดกรีดยางและสมบัติต่าง ๆ ของมีดกรีดยาง
- 3.3 ออกแบบและสร้างมีดกรีดยาง

4. ประโยชน์ที่ว่าจะได้รับ

- 4.1 ได้มีดกรีดยางต้นแบบที่มีคุณภาพอันส่งผลต่อการลดเวลาในการลับมีดกรีดยางและมีความทนทานในการกรีดยาง
- 4.2 เป็นแนวทางในการพัฒนามีดกรีดยางต้นแบบที่มีคุณภาพและเป็นประโยชน์กับเกษตรกรชาวสวนยาง



บทที่ 2

งานวิจัยและทฤษฎีที่เกี่ยวข้อง

ในการพัฒนาคุณภาพของมิดกรีดยาง ซึ่งจำเป็นต้องศึกษาหลักการและทฤษฎีต่าง ๆ เพื่อให้บรรลุตรงตามวัตถุประสงค์ที่วางไว้ โดยมีทฤษฎีและหลักการดังนี้

1. งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

สมจิต แก้วทิพย์รัตน์ และเวท ไทยนุกูล (2526) กล่าวว่า วิธีการกรีดยางและการลับมิดกรีดยาง ในปัจจุบันนั้นคนกรีดยางฝีมือดีก็ลดน้อยลง คนหนุ่มสาวรุ่นใหม่มักกรีดยางไม่ถูกต้องตามหลักวิชาการ ส่งผลให้น้ำกรีดยางเสียหายน้อยลง ซึ่งน้ำกรีดยางเสียหายน้อยได้ 2 ลักษณะคือ การกรีดยางเปลือยเกินไปทำให้สูญเสียเปลือยกายเป็นจำนวนมาก และการกรีดยางบาดเยื่อเจริญทำให้น้ำกรีดยางเป็นปมปมไม่สามารถกรีดยางต่อไปอีกได้ และทำให้เกิดเป็นโรคราเส้นดำ อีกทั้งมิดกรีดยางเป็นสิ่งที่สำคัญที่สุดที่ทำให้กรีดยางบาดเยื่อเจริญหรืออาจจะไม่บาดก็ได้ ดังนั้นการลับมิดกรีดยางจึงเป็นเรื่องที่สำคัญมาก และจะต้องทำการลับมิดทุกวัน ส่วนวิธีการกรีดยางโดยการกระตุกข้อมือเป็นอีกวิธีการหนึ่งที่กรีดยางได้ถูกต้อง เพราะจะทำให้สิ้นเปลืองเปลือกน้อยที่สุด ช่วยยืดระยะเวลาการกรีดยางให้ยาวนาน และทำความเสียหายให้กับต้นยางน้อยที่สุด แต่ควรปฏิบัติด้านอื่นควบคู่กันไป เช่น ช่วงเวลาในการกรีดยาง 06.00-08.00 น. จำนวนต้นยางที่กรีดยางได้แต่ละวันต่อคนไม่เกิน 400-450 ต้น การแต่งมิดให้ถูกต้องและใช้ระบบกรีดยางที่เหมาะสมคือระบบกรีดยางครั้งต้นวันเว้นวัน การกรีดยางถือได้ว่าเป็นเรื่องสำคัญในการสร้างสวนยางพันธุ์ดี เพราะถ้ากรีดยางไม่ดีจะมีโอกาสได้ผลผลิตถาวร ซึ่งตรงกันข้ามถ้ากรีดยางไม่ดีแม้จะปลูกยางพันธุ์ดีก็จะให้ผลประโยชน์เพียงระยะสั้นซึ่งไม่คุ้มกับการลงทุน ดังนั้นสิ่งสำคัญอย่างหนึ่งในการปลูกสร้างสวนยางพันธุ์ดีจะต้องกรีดยางให้ถูกต้อง คือ คนที่กรีดยางต้องกรีดยางให้ถูกวิธีและมีการลับมิดกรีดยางที่ถูกต้อง

พิชิต สพโชค (2546) กล่าวถึงการศึกษาค้นคว้า วิจัยเกี่ยวกับมิดกรีดยางว่า มิดกรีดยางที่นิยมมากที่สุดในประเทศต่าง ๆ คือ มิดเจ๊ะบง นิยมใช้ในไทย มาเลเซีย และอินโดนีเซีย มิดเก๊าะ นิยมใช้ในการกรีดยางหน้าสูง และมิด Michie gollodge นิยมใช้ในอินเดีย และศรีลังกา ในส่วนของมิดเจ๊ะบง สถาบันวิจัยยางมาเลเซียมีการดัดแปลงสร้างมิดที่ควบคุมความหนาของเปลือกที่กรีดยาง แต่มีปัญหา น้ำยางที่ติดตัวควบคุมความหนาเปลือกที่กรีดยาง ทำให้ใช้งานไม่สะดวก ต่อมามีการสร้างเครื่องมือกรีดยางไฟฟ้าทดลองทำงานเครื่องมือสำเร็จพร้อมที่จำหน่ายเป็นการค้าแล้ว แต่ไม่ได้รับความนิยม เนื่องจากเครื่องมือมีราคาแพง และประสิทธิภาพไม่ดีเท่ามิดเจ๊ะบงเดิม สำหรับประเทศไทยตั้งแต่ที่

ยางมีราคาแพง มีการศึกษาเรื่องมีดกรีดยางกันมาก โดยกำลังดำเนินการศึกษาวิจัยทั้งภาครัฐเอกชน และหน่วยงานบางหน่วยที่ขอทุนวิจัย ซึ่งต้องให้ผู้ดำเนินการชี้แจงผลงานเป็นทางการต่อไป ดังนั้นเกษตรกรที่กรีดยางต้องมีความรู้เกี่ยวกับมีดกรีดยางเพราะจะส่งผลต่อผลผลิตและความเสียหายของต้นยางได้ โดยทุกครั้งที่กรีดยางเกษตรกรควรลับมีดให้คมอยู่เสมอ ในการลับมีดกรีดยางนั้น ครั้งแรกให้ลับด้วยหินหยาบก่อน จนสำรวจว่ามีความคมเกิดขึ้นแล้ว ให้ใช้หินละเอียดลับซ้ำ ในการลับมีดกรีดยางต้องลับให้ราบเรียบสม่ำเสมอตลอดทั้งเล่มมีด ในขณะที่ลับด้วยหินหยาบหรือหินละเอียดพยายามหลีกเลี่ยงอย่าให้หินถูกคลองมีดมากนัก เพราะจะทำให้เกิดเดือยงอกออกมาทำให้เดือยที่งอกออกมาเป็นอุปสรรคในการกรีดยาง

2. ทฤษฎีที่เกี่ยวข้อง

2.1 มีดกรีดยาง

การกรีดยางเป็นการนำผลผลิตในรูปของน้ำยางจากบริเวณเปลือกต้นยางเพื่อนำมาแปรรูปวิธีการกรีดยางที่ถูกต้อง สามารถเพิ่มผลผลิตยางให้มากขึ้นอย่างยั่งยืน จึงควรพิจารณาถึงการใช้เทคโนโลยีการกรีดยางที่เหมาะสม เพื่อเพิ่มผลผลิตยางให้สูงขึ้น และถนอมต้นยางให้กรีดยางได้ในระยะยาวนาน และเป็นอันตรายต่อต้นยางน้อยที่สุด ดังนั้นในการกรีดยางของเกษตรกรจึงต้องใช้เทคโนโลยีด้านการกรีดยางให้เหมาะสมตามแนะนำจากทางวิชาการเพื่อลดปัญหาความเสียหายที่เกิดขึ้นกับสภาพหน้ากรีดยางและถนอมต้นยางให้สามารถเก็บเกี่ยวผลผลิตได้ยาวนานที่สุด

2.1.1 ลักษณะของมีดกรีดยาง

มีดกรีดยาง ลักษณะของมีดกรีดยางที่นิยมใช้มี 2 ชนิด คือ มีดเกาจ์และมีดเจ๊ะบงแต่มีดที่นิยมใช้ในการกรีดยางมากที่สุด คือ มีดเจ๊ะบงซึ่งเป็นภาษามลายู ลักษณะของมีดเจ๊ะบงแบ่งเป็น 2 ส่วน คือ ส่วนที่ใช้จับซึ่งเป็นไม้หรือเหล็กยาวประมาณ 15 เซนติเมตรและส่วนที่เป็นตัวมีด ซึ่งตัวมีดทำด้วยเหล็กยาวประมาณ 20 เซนติเมตร มีลักษณะเป็นเส้นตรงต่อจากด้ามมีดแล้วค่อย ๆ โค้งลงไปทางด้านปลายของมีด ตอนปลายสุดของตัวมีดจะพับเข้าหาตัวมีดและมีการตกแต่งเป็นเดือยสำหรับการกรีดยาง



ก. มีดเกาจ์

ข. มีดเจ๊ะบง

รูปที่ 1 ลักษณะมีดกรีดยาง

2.1.2 หลักการพื้นฐานของการตัดโดยใช้ใบมีด ในการตัดแบบธรรมดาที่ใช้กันทั่วไปนั้นอาศัยหลักการขั้นพื้นฐานที่ว่า ใช้ใบมีดที่มีความแข็งสูงกดลงบนชิ้นงานที่มีความแข็งน้อยกว่า เนื้อชิ้นงานจะเกิดสนามของความเค้น (Stress Field) เมื่อลากคมมีดผ่านเนื้อชิ้นงาน ค่าความเค้นในระนาบหนึ่งบนเนื้อชิ้นงานจะสูงเท่ากับหรือมากกว่าความต้านทานการเฉือน (Shear Strength) ของเนื้อวัสดุชิ้นงาน เป็นผลให้เกิดการเฉือนของเนื้อชิ้นงาน ชิ้นงานจึงแยกเป็นสองส่วน ๆ แรก คือ ชิ้นส่วนที่จะนำไปใช้งาน ส่วนที่สอง คือ ส่วนซึ่งแยกออกมา มีลักษณะเป็นเส้นยาว ๆ หรือเป็นท่อนสั้น ๆ เรียกว่าฝอย ใบมีดตัด (Cutting Tool) เป็นองค์ประกอบที่สำคัญที่สุดอย่างหนึ่งในการตัดวัสดุ ทั้งนี้เพราะการตัดวัสดุเกิดขึ้นที่บริเวณใกล้คมมีดความแข็งแรง ความทนทานต่อการสึกหรอ และขีดความสามารถอื่น ๆ ของใบมีดจะเป็นปัจจัยสำคัญยิ่งต่อประสิทธิภาพของการตัด

2.2 กระบวนการผลิตมีดกรีดข่าง

การตีมีดกรีดข่างหรือการตีเหล็กซึ่งเป็นงานหัตถกรรมพื้นบ้านพื้นที่สืบทอดมาจากบรรพบุรุษเช่นเดียวกับงานหัตถกรรมด้านอื่น ๆ แต่ไม่ถือเป็นอาชีพหลัก กล่าวคือทำเมื่อว่างจากการทำนา ทำไร่และมีความพร้อมความสะดวกที่จะทำ สำหรับการตีมีดกรีดข่างหรือการตีเหล็กจะสังเกตเห็นโรงเรือนหรือเพิงมุงหลังคาสังกะสีหรือหลังคามุงหญ้าแยกออกจากตัวบ้านเพื่อใช้เป็นที่ดีเหล็ก ชาวบ้านเรียกโรงเรือนนี้ว่า “เตา” แต่ละเตามักจะผลิตงานเฉพาะอย่าง งานตีเหล็กจะใช้วัสดุอุปกรณ์และเครื่องมือเครื่องใช้ ตลอดจนขั้นตอนการผลิตที่คล้ายคลึงกัน แต่อาจจะแตกต่างกันตามประเภทของผลิตภัณฑ์และเหล็กที่นำมาตีมีหลายชนิด การเลือกใช้ขึ้นอยู่กับผลิตภัณฑ์ที่จะผลิต เช่น เหล็กเหนียวหรือเหล็กสปริงมีความเหนียวและแข็งมากช่างมักนำมาตีเป็นมีดชนิดต่าง ๆ เหล็กแผ่น ใช้ตีเป็นเสียม เหล็กเส้น ใช้ตีเป็นขารองตัวมีดของกรรไกรหนีบหมาก เหล็กทรงรถไฟ ใช้ตีเป็นขวาน เหล็กแท่งหรือเหล็กพืดมีความแข็งน้อยกว่าเหล็กเหนียวใช้ตีเป็นมีดดาบหวดหญ้ามีดโต้ เหล็กแป๊บใช้ทำค้ำมเคียว เศษเหล็กใช้ทำงานเล็ก ๆ เช่น เศษตัวถังรถยนต์ใช้ทำโปงเหล็ก โดยมีกระบวนการดังนี้

2.2.1 การตัดและการผ่าเหล็ก ข่างจะนำมีดมาวัดขนาดความยาวเท่ากับขนาดของมีดที่จะทำ (ส่วนมากจะใช้เหล็กเหนียว) แล้วนำเอาส่วนที่จะตัดไปเผาไฟจนเหล็กร้อนแดงได้ที่ จากนั้นใช้คีมจับมาวางบนทั่งแล้วตัดด้วยเหล็กสกัด แล้วนำเหล็กที่ตัดแล้วเผาไฟอีกครั้ง

2.2.2 การแบนหรือการตีหลาบ นำท่อนเหล็กที่ผ่าแล้วไปเผาไฟให้เหล็กร้อนแดงแล้วตีบออกมาวางบนทั่งเพื่อตีให้แบนและได้รูปทรงของมีดตามที่ต้องการ การแบนมีดใช้ช่าง 2-3 คน โดยหัวหน้าจะควบคุมการเผา การจับเหล็กวางบนทั่ง การตีให้ได้รูปทรง ส่วนลูกมือ 2 คน จะตีเหล็กสลับกันเพื่อให้เหล็กยึดแบนออก การเผาเหล็กให้ร้อนแดงแล้วนำมาตีแต่ละครั้งช่างเรียกว่า

“แดง” เช่น การแบนมิดจะต้องเผาเหล็กให้แดง 4-5 ครั้ง จึงจะได้รูปทรงมิดตามที่ต้องการการแบนมิดเริ่มจากส่วนที่เป็นค้ำหรือก้นมิดก่อนแล้วจึงตีส่วนที่เป็นตัวมิด

2.2.3 การทำบ้องหรือเดือย คือ ส่วนที่เป็นตัวมิดค้ำแบนที่เป็นเดือย ช่วงจะตีส่วนโคนค้ำโดยตีห้อยให้เป็นก้นเดือยเรียวยาวประมาณ 10-20 เซนติเมตร ส่วนโคนกว้างประมาณ 1 นิ้ว ส่วนปลายกว้างประมาณ $\frac{1}{4}$ นิ้ว หนาประมาณ $\frac{1}{4}$ - $\frac{1}{8}$ นิ้ว เพื่อนำไปเสียบฝังในค้ำไม้ที่นิยมทำจากไม้เนื้อแข็ง เช่น ไม้มะค่า หรือไม้แดง ซึ่งมีขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 4 เซนติเมตร ยาวประมาณ 25 เซนติเมตร ค้ำมิดแบบบ้อง คือ การตีเหล็กส่วนค้ำให้แบนแล้วตีให้ปลาย ทั้งสองด้าน โค้งเข้าหากันเรียกว่า “ตีหอบ้อง” แล้วบดกรีหรือจอดด้วยทองเหลืองและน้ำประสานทองค้ำแบบบ้องแล้วสามารถนำไปใช้ได้เลยหรือจะต่อค้ำให้ยาวโดยอัดไม้เข้าไปในบ้องมิดก็ได้

2.2.4 การตีแต่ง ทำเพื่อให้ผิวเหล็กเรียบและได้มิดที่มีรูปทรงตามที่ต้องการการตีแต่งคือการตีเพื่อขมิบคมหรือย้ำคมให้บางและตรง ก่อนจะนำไปตะไบแต่งหรือเจียรระไนแต่งคม 9.6.5 การตะไบแต่ง หลังจากตีมิดให้ได้รูปทรงตามที่ต้องการแล้ว จะมีการตะไบแต่งคม ช่วงบางคนใช้วิธีตะไบด้วยมือโดยใช้ตะไบเหล็ก

2.2.5 การตัดแต่งหัวและบ้อง เพื่อให้มิดมีความเรียบร้อย สวยงาม นำใช้ช่วงจะตัดแต่งหัวหรือปลายมิดกับส่วนค้ำมิดที่เป็นบ้อง ซึ่งอาจจะใช้วิธีแต่งด้วยตะไบหรือเครื่องเจียรระไนก็ได้

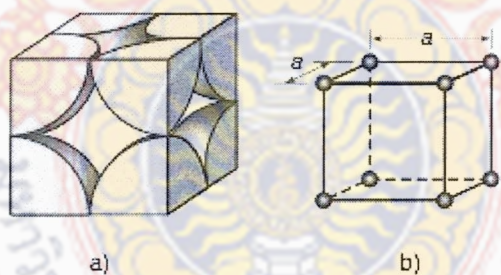
2.2.6 การชุบคม เป็นขั้นตอนที่สำคัญยิ่งของการตีเหล็ก ช่วงต้องมีความชำนาญเป็นพิเศษ เพราะเป็นขั้นตอนที่ทำให้ผลิตภัณฑ์มีความแข็งแรง ไม่บิ่นง่าย ช่วงจะนำผลิตภัณฑ์ที่ตีแต่งเรียบร้อยแล้วไปเผาเฉพาะส่วนคม รีบนำออกมาชุบในอ่างน้ำโดยจุ่มลงไปเฉพาะส่วนคมประมาณ 1-2 เซนติเมตร การจุ่มต้องทำอย่างรวดเร็ว 1-2 ครั้ง แล้วแต่ว่าเผาแดงมากหรือน้อยและช่วงจะสังเกตสีของมิดในระหว่างการเย็นตัว คือ จากที่เป็นสีชาจะเปลี่ยนเป็นสีเหลืองเหมือนยางแฉ่ว และเปลี่ยนเป็นสีเขียวปึกเมลงทับ ช่วงที่เหล็กเปลี่ยนสีนี้จะ เป็นไปอย่างรวดเร็วมาก เมื่อเหล็กเปลี่ยนสีเป็นสีเหลืองยางแฉ่วให้รีบจุ่มลงในอ่างน้ำทันทีและแช่ไว้จนเย็นจึงนำขึ้น ก็จะได้มิดที่มีความคม แข็ง ไม่บิ่น หรือบิดเบี้ยวง่าย หากชุบเร็วเกินไปคือในช่วงที่เป็นสีชา จะทำให้มิดแข็งและบิ่นง่าย หรือหากชุบไม่ทันในช่วงที่เป็นสีเหลืองยางแฉ่ว คือ ชุบตอนที่เปลี่ยนเป็นสีเขียวก็จะทำให้เหล็กคืนตัว คมมิดจะไม่แข็งและจะบิดเบี้ยวง่ายใช้การไม่ได้

2.3 วัสดุและสมบัติของวัสดุสำหรับการผลิตมิดกรีดยาง

2.3.1 วัสดุโลหะ

โครงสร้างผลึกของวัสดุโลหะ เป็นโครงสร้างผลึกที่มีการเรียงตัวของอนุภาคแบบซ้ำไปมาตลอดทั้งโครงสร้างของวัสดุ เรียกว่ามีการเรียงตัวแบบผลึก (Crystal) ส่วนวัสดุที่

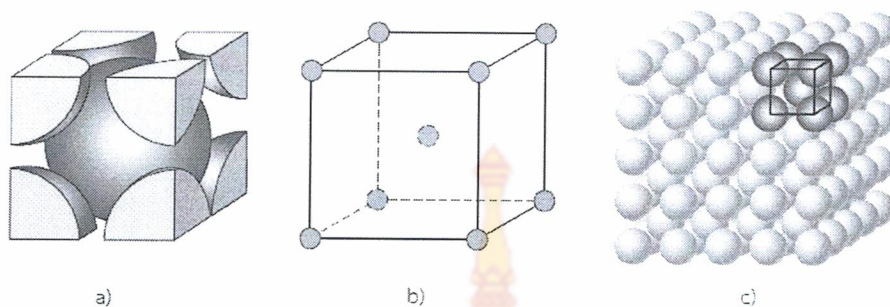
ไม่ได้มีโครงสร้างที่เรียงตัวแบบนี้เป็นวัสดุที่มีโครงสร้างที่ไม่แน่นอน หรือไม่เป็นระเบียบ เรียกว่า โครงสร้างอสัณฐาน (Amorphous) การเรียงตัวอย่างเป็นระเบียบของอนุภาคทรงกลม เมื่อพิจารณา การเรียงตัวอย่างเป็นระเบียบของอนุภาคทรงกลม จะเห็นได้ว่ามีหลายแบบด้วยกัน ไม่ว่าจะเป็น โมเดลสำหรับอะตอม ไอออนหรือโมเลกุลของของแข็ง เมื่อไม่มีการกำหนดทิศทางของแรงพันธะ การเรียงตัวของอนุภาคทรงกลมที่เป็นรูปแบบที่ง่ายที่สุดเรียกว่าโครงสร้างแบบลูกบาศก์อย่างง่าย (Simple Cubic Structure) ดังรูปที่ 2 a) แสดงการเรียงตัวของทรงกลม 4 อัน ซึ่งมีศูนย์กลางอยู่ที่ แต่ละมุมของลูกบาศก์ ผิวหน้าของทรงกลมแต่ละลูกจะสัมผัสกันความยาวด้านข้างจะมีขนาด เท่ากับเส้นผ่านศูนย์กลางของทรงกลมพอดี เส้นที่เชื่อมศูนย์กลางของทรงกลมในรูปที่ 4.1 b) จะปิด ล้อมส่วนที่เรียกว่าหน่วยเซลล์ (Unit Cell) ซึ่งเป็นการเรียงตัวที่เล็กที่สุดของอนุภาคเมื่อมีการ จัดเรียงผลึกเข้าไปเข้ามาอย่างสม่ำเสมอ ของแข็งที่ได้จึงประกอบด้วยแถวของทรงกลมที่เรียงตัวเป็น ระเบียบอย่างสมบูรณ์ และคาดว่าผิวหน้าของของแข็งดังกล่าวผิวหน้าจะเรียบและแบน โดยมีมุม ระหว่างหน้าของทรงกลมที่ติดกันเป็น 90° เสมอ และถ้าของแข็งนี้แตกก็จะมีลักษณะเป็นลูกบาศก์ ที่กองซ้อนกัน เรียกว่า ผลึกลูกบาศก์ รูปร่างของผลึกลูกบาศก์จะแตกต่างกันตามลักษณะของการเรียง ตัวของอนุภาคทรงกลมแบบเฉพาะตัว เช่น ลูกบาศก์แบบ Body Center Cubic (BCC) แบบ Face Center Cubic (FCC) และโครงสร้างแบบ Hexagonal Close Packed (HCP) ทั้งสามแบบจะเป็น การเรียงตัวของอนุภาคในโลหะแข็ง



รูปที่ 2 โครงสร้างผลึกแบบลูกบาศก์

ที่มา : Callister and Rethwisch, 2011 : p. 84

หน่วยเซลล์ที่เป็นโครงสร้างผลึกแบบ Body Center Cubic (BCC) ดังรูปที่ 3 แต่ละชั้นจะ จัดเรียงตัวของอนุภาคทรงกลมเป็นสี่เหลี่ยม แต่ชั้นถัดมาจะเคลื่อนออกไป อนุภาคทรงกลมจึง วางตัวลงพอดีกับช่องว่างที่อยู่ชั้นแรกที่อยู่ต่ำลงไป ดังนั้นการจัดเรียงตัวจึงมีความซับซ้อนมากกว่า หน่วยเซลล์ผลึกแบบอย่างง่าย (Simple Cubic) โดยมีทรงกลมเพิ่มขึ้นมาตรงกลางเซลล์



รูปที่ 3 โครงสร้างผลึกแบบ Body Centered Cubic (BCC)

ที่มา : Callister and Rethwisch, 2011 : p. 49

หน่วยเซลล์ที่เป็นโครงสร้างผลึกแบบ Face Center Cubic (FCC) ดังรูปที่ 4 อนุภาคของทรงกลมจะเรียงตัวให้ชิดกันให้มากที่สุด ชั้นถัดมาจะเคลื่อนออกดังนั้นจึงมีช่องว่างให้อนุภาคทรงกลมวางตัวลงในช่องว่างให้พอดี นั่นคือทรงกลมที่อยู่ตรงกลางจะเป็นผิวหน้าหน้าของลูกบาศก์

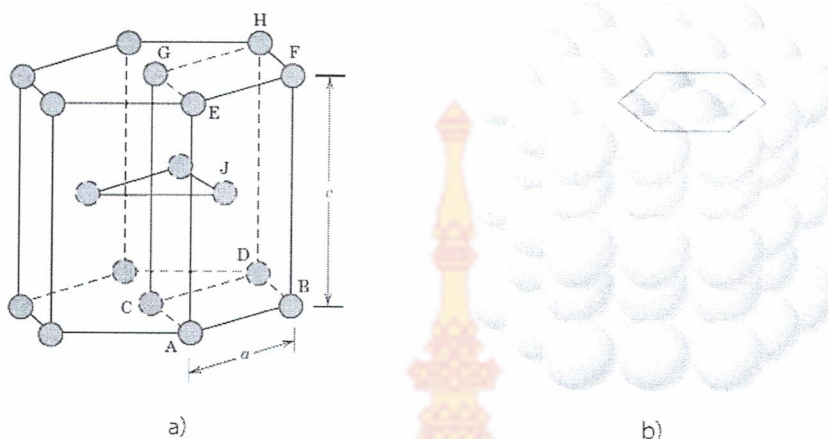


รูปที่ 4 โครงสร้างผลึกแบบ Face Center Cubic (FCC)

ที่มา : Callister and Rethwisch, 2011 : p. 46

หน่วยเซลล์ที่เป็นผลึกซึ่งเกิดจากการเรียงตัวแบบชิดกันเป็นรูป 6 เหลี่ยม ทรงกลมจะจัดเรียงตัวเป็นแถวชิด ๆ กันจนเป็นโครงสร้างรูป 6 เหลี่ยมดังรูปที่ 5 จุดสำคัญที่น่าสังเกตอย่างหนึ่ง คือ จะมีช่องว่างระหว่างทรงกลมในโครงสร้างผลึก ขนาดของช่องว่างจะขึ้นอยู่กับชนิดของ

โครงสร้างซึ่งช่องว่างนี้อาจว่างพอที่จะใส่อะตอมลงไปได้พอดี โดยไม่ทำให้โครงสร้างตึงแน่นเกินไป



รูปที่ 5 โครงสร้างผลึกแบบ Hexagonal Close Packed (HCP)

ที่มา : Callister and Rethwisch, 2011 : p. 49

2.3.2 โลหะกลุ่มเหล็ก

โลหะกลุ่มเหล็ก (Ferrous Metals) ในบรรดาโลหะทั้งหลายโลหะกลุ่มเหล็กนับว่าเป็นโลหะที่ใช้มากที่สุด เนื่องจากการที่เหล็กนั้นมีความสามารถในการนำธาตุอื่นมาผสมได้อย่างมากมาย จึงส่งผลทำให้เหล็กมีโครงสร้างและสมบัติที่หลากหลาย สามารถนำไปใช้ประโยชน์อย่างกว้างขวาง ดังนั้นสามารถจำแนกโลหะกลุ่มเหล็กได้ดังนี้

1) เหล็กกล้า สามารถจำแนกได้ 2 ประเภท คือ เหล็กกล้าคาร์บอนและเหล็กกล้าผสม หลักการจำแนกชนิดของเหล็กกล้าคาร์บอนและเหล็กกล้าผสมโดยมีหลักการพิจารณาจำแนกชนิดของเหล็กได้ดังนี้

ก. เหล็กกล้าคาร์บอน สามารถจำแนกตามตามปริมาณธาตุคาร์บอนที่ผสมอยู่ในเหล็กซึ่งสามารถจำแนกได้ 3 ชนิดดังนี้

- เหล็กกล้าคาร์บอนต่ำ หมายถึง เหล็กกล้าที่มีปริมาณคาร์บอนผสมอยู่ไม่เกิน 0.25%
- เหล็กกล้าคาร์บอนปานกลาง หมายถึง เหล็กที่มีปริมาณคาร์บอนผสมอยู่ระหว่าง 0.25-0.6%

- เหล็กกล้าคาร์บอนสูง หมายถึง เหล็กที่มีปริมาณคาร์บอนผสมอยู่ระหว่าง 0.6-2% แต่ส่วนมากการใช้งานอยู่ระหว่าง 1.6%

ข. เหล็กกล้าผสม สามารถจำแนกได้ดังนี้

- เหล็กกล้าผสมทนแรงดึงสูง (High strength low alloy steel : HSLA)
- เหล็กกล้าผสมทำชิ้นส่วนเครื่องจักร (Machinery steels)
- เหล็กกล้าทำเครื่องมือ (Tool steels)
- เหล็กกล้าไร้สนิม (Stainless steels)
- เหล็กกล้าทนความร้อน (Heat resistance steels)

2) เหล็กกล้าไร้สนิม หมายถึง เหล็กกล้ามีส่วนผสมของโครเมียมไม่น้อยกว่า 12% โดยน้ำหนัก และนิกเกิลประมาณ 8% โดยน้ำหนัก ในเหล็กที่มีปริมาณ โครเมียมผสมอยู่ปริมาณสูง ๆ จะทำให้เหล็กมีความสามารถต้านทานการเกิดสนิมได้มากขึ้นจนกระทั่งไม่เกิดเลย ถึงแม้ว่าเหล็กนั้นจะอยู่ในน้ำหรือสารละลายที่เป็นกรดเจือจาง ทั้งนี้เนื่องจากโครเมียมเมื่อรวมตัวกับออกซิเจนจะเกิดโครเมียมออกไซด์ (Cr_2O_3) เป็นแผ่นบาง ๆ เกาะติดแน่นที่ผิวเหล็ก ทำหน้าที่เหมือนเกราะป้องกันไม่ให้อิเล็กตรอนจากภายนอกเคลื่อนที่ผ่านหรือผ่านได้น้อย ทำให้เกิดปฏิกิริยาไฟฟ้าเคมียาก การผุกร่อนจึงไม่เกิดที่ผิวเหล็กซึ่งเรียกว่า พาสซีวิตี (Passivity) เมื่อผสมโครเมียมในเหล็กมากกว่า 12% จะทำให้เหล็กมีสมบัติไม่เกิดการผุกร่อนที่ผิว จึงทำให้ผิวเหล็กไม่เปลี่ยนสีเป็นน้ำตาลหรือสีดำเหมือนเหล็กทั่วไป ดังนั้นเหล็กกล้าไร้สนิมจึงเหมาะกับการใช้งานที่ต้านทานการผุกร่อน และทนความร้อน เหล็กกล้าไร้สนิมสามารถแบ่งตามโครงสร้างได้ 3 ประเภท คือ

ก. เหล็กกล้าไร้สนิมเฟอร์ริติก (Ferritic Stainless) เป็นโลหะผสมเหล็กกับโครเมียม ซึ่งประกอบไปด้วยโครเมียม 12-30% เรียกเฟอร์ริติก (Ferritic) เพราะโครงสร้างส่วนใหญ่เป็นแบบเฟอร์ไรท์ ในสถานะที่ถูกผ่านกระบวนการทางความร้อน เนื่องจากโครเมียมจะมีโครงสร้างผลึกแบบ BCC จากเฟสไดอะแกรมและแบ่งเฟสไดอะแกรมออกเป็น 2 บริเวณ คือ FCC และบริเวณ BCC เนื่องจากเหล็กกล้าไร้สนิมเฟอร์ริติก มีปริมาณโครเมียมมากกว่า 12% ดังนั้นจึงไม่มีการเปลี่ยนเฟสจาก FCC ไปเป็น BCC แต่จะเกิดสารละลายของแข็งของโครเมียมในเหล็กอัลฟา สำหรับเหล็กกล้าไร้สนิมเฟอร์ริติกจะมีราคาถูกเนื่องจากไม่มีนิกเกิลผสมอยู่ ส่วนใหญ่จะถูกใช้เป็นวัสดุในการก่อสร้างโดยเฉพาะอย่างยิ่งงานที่ต้องการวัสดุที่ทนต่อการกัดกร่อนและความร้อน ในปัจจุบันนี้เหล็กกล้าชนิดนี้ได้มีการพัฒนาให้มีปริมาณคาร์บอนและไนโตรเจนลดลง ทำให้สมบัติในการต้านทานการกัดกร่อนดีขึ้น

ข. เหล็กกล้าไร้สนิมมาร์เทนซิติก (Martensitic Stainless) เป็นโลหะผสมเหล็กกับโครเมียม (Fe-Cr) ที่มีโครเมียมอยู่ 12-17% และคาร์บอนที่เพียงพอประมาณ 0.15-1.0%C

ทำให้เกิดโครงสร้างมาร์เทนไซต์ ได้หลังจากผ่านการการชุบแข็ง โดยทำการเผาที่อุณหภูมิประมาณ 950-1000 °C แล้วทำให้เย็นตัวอย่างรวดเร็วจนได้โครงสร้างมาร์เทนไซต์ องค์ประกอบของเหล็กกล้าไร้สนิมมาร์เทนซิดิกนี้ถูกปรับให้มีความแข็งแรงและความแข็งที่เหมาะสม ดังนั้นจึงทำให้เหล็กกล้าชนิดนี้มีความทนต่อการกัดกร่อนได้น้อยกว่าเหล็กกล้าไร้สนิมเฟอร์ริติกและเหล็กกล้าไร้สนิมออสเทนนิติก

ก. เหล็กกล้าไร้สนิมออสเทนนิติก (Austenitic Stainless) เป็นโลหะผสมที่ประกอบด้วยองค์ประกอบ 3 ชนิด คือ เหล็ก โครเมียมและนิกเกิล โดยมีโครเมียมอยู่ 16-25% และนิกเกิล 7-20% โลหะผสมชนิดนี้ถูกเรียกว่า Austenitic เพราะโครงสร้างภายในประกอบด้วยเฟสของออสเทนไนท์ (Austenite) ในช่วงอุณหภูมิที่ดำเนินการกระบวนการทางความร้อน เนื่องจากนิกเกิลมีโครงสร้างผลึกแบบ FCC จึงทำให้โครงสร้างทั้งหมดโดยรวมยังคงเป็นแบบ FCC ที่อุณหภูมิห้อง

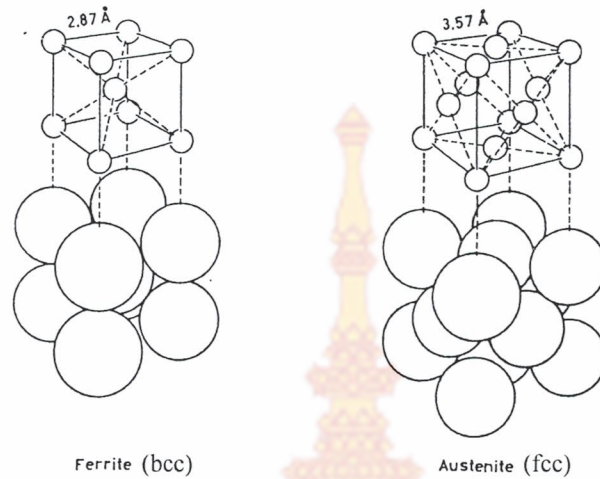
นอกจากเหล็กกล้าไร้สนิมทั้ง 3 ประเภทที่กล่าวมาแล้ว เหล็กกล้าไร้สนิมยังมีประเภทพิเศษคือ เหล็กกล้าไร้สนิมดูเพล็กซ์ (Duplex) ซึ่งเป็นเหล็กกล้าไร้สนิมที่มีโครงสร้างผสมระหว่าง ออสเทนไนท์กับ เฟอร์ไรท์ในอัตราส่วน 50:50 หรือ 60:40 เหล็กกล้าไร้สนิมประเภทนี้จะมีโครเมียมสูงกว่า แต่มีนิกเกิลน้อยกว่าเหล็กกล้าไร้สนิมออสเทนนิติก ทำให้มีความแข็งแรงดีกว่าและนอกจากนี้ยังสามารถต้านทานต่อการกัดกร่อนได้ดีอีกด้วย

3) เหล็กกล้าเครื่องมือ คือเหล็กกล้าที่มี Cr, Mo, Ni, V, Co, Ti เกินกว่า 5 เปอร์เซ็นต์ และมีคาร์บอนระหว่าง 0.8–2.2 เปอร์เซ็นต์ เหล็กกล้าเครื่องมือมีสมบัติเด่นคือมีความแข็งขณะร้อนที่ดี (hot hardness) จึงเหมาะกับการใช้ทำดอกสว่าน มีดคึง มีดไส เครื่องมือทำเกลียวใน (tap) และเครื่องมือทำเกลียวนอก (die) เป็นต้น

2.4 การปรับปรุงสมบัติโดยกระบวนการทางความร้อน

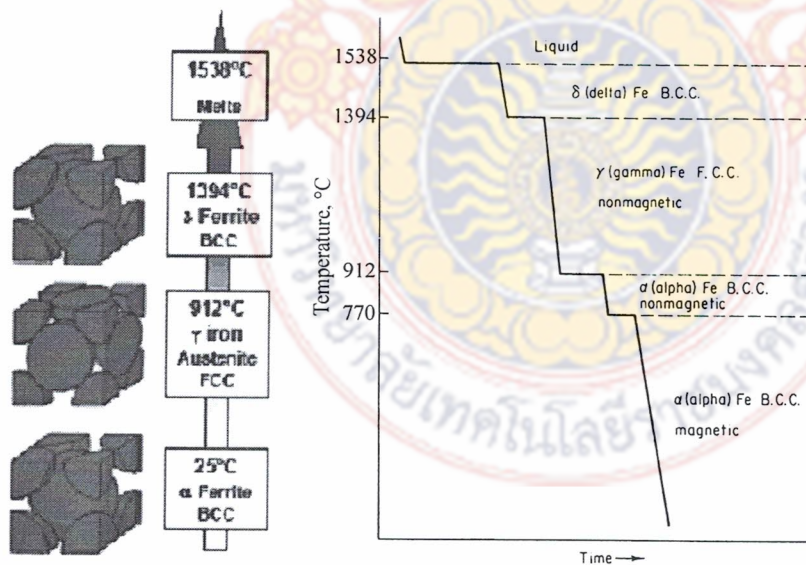
2.4.1 สภาพอัญรูป (Allotropy) หมายถึงสภาพที่ธาตุหนึ่งสามารถมีโครงสร้างผลึกได้หลายแบบ แต่ละแบบเรียกว่า อัญรูป (Allotrope) สมบัติทางกายภาพของอัญรูปหนึ่งจะแตกต่างจากของอีกอัญรูปหนึ่งอย่างเห็นได้ชัด แต่สมบัติทางเคมีจะเหมือนกัน สภาพอัญรูปนั้นจะขึ้นอยู่กับการเรียงตัวของอะตอม ซึ่งจะมีการเรียงตัวแตกต่างกันไปตามระดับของอุณหภูมิต่างๆ เหล็กบริสุทธิ์มีการเปลี่ยนแปลงรูปฟอร์ม 4 ลักษณะที่ระดับอุณหภูมิต่าง ๆ ทำให้เกิดฟอร์มที่เรียกว่า เหล็กอัลฟา (α) เหล็กเบต้า (β) เหล็กแกมมา (γ) และเหล็กเดลต้า (δ) ใน 4 ฟอร์มนี้ เหล็กอัลฟา เหล็กเบต้า และเหล็กเดลต้า มีโครงสร้างผลึกที่เหมือนกันคือ Body Centered Cubic (BCC) ส่วนฟอร์มเหล็กแกมมาจะมีโครงสร้างผลึกเป็น Face Centered Cubic (FCC) ดังนั้นจึงกล่าว

ได้ว่าเหล็กบริสุทธิ์มีอันธรูปอยู่ 2 แบบ คือ BCC และ FCC เหล็กอัลฟาบ้างที่เรียก เหล็กเฟอร์ไรท์ และเหล็กแกมมาบ้างที่ก็เรียกว่าเหล็กออสเทนไนท์



รูปที่ 6 หน่วยเซลล์ของโครงสร้างผลึกแบบ Body Centered Cubic และ Face Centered Cubic

การเปลี่ยนแปลงจากเหล็กอัลฟาเป็นเหล็กเบต้า ($\alpha \rightarrow \beta$) ที่ 770°C นั้นไม่ได้เปลี่ยนโครงสร้างผลึก แต่เป็นการเปลี่ยนจากเหล็กอัลฟา ที่มีเหล็กดูดติดมาเป็นเหล็กเบต้า ที่ไม่มีสมบัติทางแม่เหล็กเท่านั้น ในบางกรณี เราจะเรียกรวมทั้งสองอันธรูปนี้ว่าเป็นเหล็กอัลฟา หรือเฟอร์ไรท์

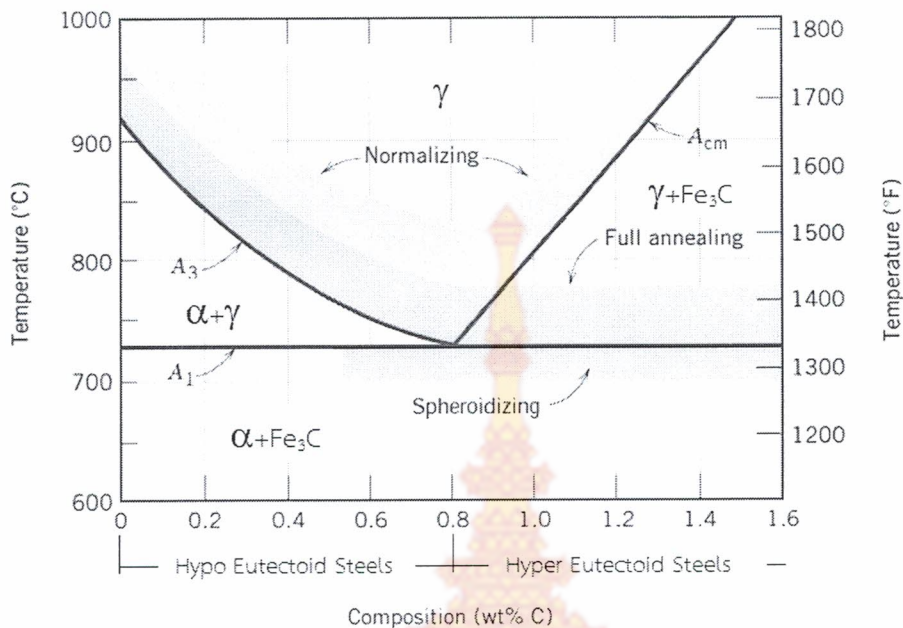


รูปที่ 7 แผนภาพแสดงถึงอุณหภูมิที่มีการเปลี่ยนแปลงสถานะและอันธรูปต่าง ๆ

2.4.2 กระบวนการทางความร้อน

กระบวนการทางความร้อน (Heat Treatment) เป็นกระบวนการปรับปรุงสมบัติของโลหะเปลี่ยนแปลงโดยการให้ความร้อนในการปรับปรุง ซึ่งสามารถควบคุม (Controlled) อัตราการให้ความร้อน (Heating) และอัตราการเย็นตัว (Cooling) ของโลหะ เพื่อให้สมบัติที่เปลี่ยนแปลงได้ตามต้องการ กระบวนการทางความร้อนโดยทั่ว ๆ ไปจะประกอบด้วย 3 ขั้นตอน คือ เริ่มแรกจะเป็นการให้ความร้อนแก่โลหะถึงอุณหภูมิที่ต้องการ ต่อมาจะเป็นการรักษาอุณหภูมินั้นไว้คงที่ในช่วงเวลาหนึ่งเพื่อให้โครงสร้างภายในของโลหะเกิดการเปลี่ยนแปลงตลอดทั่วทั้งชิ้นงาน และขั้นตอนสุดท้ายการทำให้เย็นตัวซึ่งจะต้องทำการควบคุมอัตราการเย็นตัวของโลหะ เนื่องจากอัตราการเย็นตัวมีผลต่อโครงสร้างและสมบัติของวัสดุ กระบวนการทางความร้อนของเหล็กกล้าเป็นการทำให้เหล็กกล้ามีโครงสร้างเป็นออสเทนไนต์ และให้ออสเทนไนต์เปลี่ยนแปลงไปเป็นโครงสร้างต่าง ๆ ตามต้องการ ซึ่งประกอบด้วยกระบวนการต่าง ๆ ดังนี้

1) การอบอ่อน (Annealing) มีความมุ่งหมายเพื่อปรับปรุงสมบัติของเหล็กที่ผ่านการผลิตต่าง ๆ มา เช่น การขึ้นรูปร้อน การขึ้นรูปเย็น การเชื่อมและการหล่อ ซึ่งเหล็กผ่านขั้นตอนการผลิตดังกล่าวนี้ จะมีสมบัติที่ไม่ดีหลายประการ เช่น เหล็กที่ผ่านการขึ้นรูปร้อนจะมีสมบัติไม่สม่ำเสมอตามส่วนที่มีมุมแหลม ซึ่งอัตราการเย็นตัวสูงจะมีความแข็งแรงมากกว่าส่วนอื่น ๆ โครงสร้างของเหล็กบริเวณผิวจะมีโครงสร้างที่ประกอบด้วยเกรนขนาดเล็ก เพราะถูกแรงกระทบหรืออัดมากกว่าเนื้อเหล็กภายใน ทำให้สมบัติไม่สม่ำเสมอถึงภายในเช่นเดียวกัน เหล็กที่ผ่านการขึ้นรูปเย็นมักจะมี ความเครียดที่เกิดจากการถูกแรงอัดหรือบีบเหล็กตกค้างอยู่ มีส่วนทำให้มีความแข็งแรงไม่สม่ำเสมอสูญเสียความเหนียว เหล็กที่ผ่านงานเชื่อมเช่นเดียวกัน การเชื่อมเป็นการทำให้เหล็กร้อนเป็นบางจุดขยายตัวเมื่อถูกความร้อนและการหดตัวเมื่อถูกปล่อยให้เย็น ซึ่ง ย่อมจะเป็นการยากที่จะทำให้ได้ทั่วถึง จึงจะเกิดความเครียดตกค้างและ โครงสร้างของเนื้อเหล็กบริเวณจุดที่ทำการเชื่อมจึงต่างกับเนื้อเหล็กในส่วนอื่น ๆ ที่ไม่ถูกความร้อนจากการเชื่อม สมบัติของเหล็กจะขาดความไม่สม่ำเสมอ เหล็กที่ผ่านงานหล่อซึ่งเห็นได้ง่ายว่าโครงสร้างและสมบัติของเหล็กจะมีส่วนที่แตกต่างกันมาก เพราะอัตราการเย็นตัวของเหล็กในแบบหล่อซึ่งส่วนมากใช้ทรายเป็นวัสดุในแบบหล่อจะแตกต่างกันทั้งส่วนที่หนาและส่วนที่บาง ยิ่งส่วนที่เป็นมุมการเย็นตัวจะยิ่งเร็วกว่าส่วนอื่น จึงมักมีความแข็งแรงสูง



รูปที่ 8 อุณหภูมิที่ใช้สำหรับกระบวนการทางความร้อนชนิดต่าง ๆ

ที่มา : Callister and Rethwisch, 2011 : p. 423

จากที่กล่าวมาแล้วนี้จะเห็นได้ว่า การที่จะนำเอาเหล็กที่ผ่านกระบวนการขึ้นรูปต่าง ๆ ไปใช้งาน หรือนำไปตัด เจาะ กลึง ไส ย่อมจะทำให้เกิดอุปสรรคในลักษณะต่าง ๆ เช่น การกลึงหรือไส ถ้าเหล็กมีความแข็งไม่เท่ากันทุกส่วนการปรับมุมของมีดกลึงหรือตั้งอัตราความเร็วในการตัดจะเกิดปัญหามากมายและผลงานที่ได้รับก็ไม่ดีเท่าที่ควร ดังนั้นเหล็กที่ผ่านการขึ้นรูปก่อนจะนำไปใช้งานในขั้นต่อไปจำเป็นต้องผ่านการอบให้อ่อนตัวซึ่งลักษณะของการทำงานมีหลายวิธี ซึ่งขึ้นอยู่กับวัตถุประสงค์สุดท้าย

ก. การอบอ่อนอย่างสมบูรณ์ (Full Annealing) มีความมุ่งหมายเพื่อให้เหล็กมีความอ่อนตัวสูง โดยเป็นการทำลายมาร์เทนไซต์ เพื่อช่วยในการกลึงหรือไสได้ง่าย

- Hypo Eutectoid Steels (%C < 0.8) อุณหภูมิที่ใช้โดยจะอบที่เหนือ A_{c3} ประมาณ $30-50^{\circ}\text{C}$ เช่น การทำ Refinement Pearlite ที่มีขนาดโต ที่มีส่วนผสมของ 0.3% C เมื่อให้ความร้อน ไปเหนือ A_{c3} ก็จะเกิดการเปลี่ยนเฟสเป็นออสเทนไนต์ (γ) ที่ละเอียดและเฟส เฟอร์ไรต์ (α) ที่หยาบ และเมื่อให้อุณหภูมิ สูงกว่า A_{c3} ประมาณ 50°C เฟสเฟอร์ไรต์ก็จะเปลี่ยนเป็นออสเทนไนต์ที่ละเอียด แล้วจากนั้นจึงลดอุณหภูมิลงช้า ๆ ประมาณ $150-200^{\circ}\text{C/hr}$ เมื่ออุณหภูมิลดลงมาที่อุณหภูมิห้องก็จะได้เฟสของเฟอร์ไรต์ที่ละเอียดกับเฟอร์ไรต์ที่ละเอียด

- Hyper Eutectoid Steels อุณหภูมิที่ใช้โดยจะอบที่เหนือ Ac_1 ประมาณ 50°C แล้วลดอุณหภูมิ ลงช้า ๆ โครงสร้างที่ได้ คือออสเตนไนท์ละเอียดถูกล้อมรอบด้วย Coarse Proeutectoid Cementite ซึ่งจะยังคงมีสมบัติเชิงกลต่ำอยู่ แต่ดีกว่าโครงสร้างที่เป็นมาร์เทนไซต์กับซีเมนไตต์เดิม

ข. การอบอ่อนไม่สมบูรณ์ (Incomplete Annealing) หมายถึง การอบอ่อนที่กระทำที่อุณหภูมิต่ำกว่าเส้น Ac_1 หรือบางกรณีอาจจะสูงกว่าเส้น Ac_1 เล็กน้อย ความมุ่งหมายก็เพื่อทำลายความเครียดที่เหลืออยู่ อันเนื่องมาจากการขึ้นรูปเย็น หรือเพื่อต้องการปรับปรุงสมบัติทางด้านการกลึง หรือไส สำหรับเหล็กบางชนิด การอบอ่อนไม่สมบูรณ์ที่สำคัญมีอยู่ 2 ลักษณะ

- การอบอ่อนเพื่อขจัดความเครียดตกค้าง (Stress Relief Annealing) เป็นการอบอ่อนเพื่อมุ่งทำลายความเครียดในแท่งเหล็กที่ผ่านการขึ้นรูปเย็น เช่น เหล็กที่ผ่านการรีด หรือผ่านการดึง จะทำให้กลุ่มอะตอมของเหล็กอยู่ในสภาพบิดเบี้ยวทำให้เหล็กมีความแข็งเพิ่มขึ้น และสูญเสียความเหนียว ไม่เหมาะที่จะนำไปใช้งานหรือไม่เหมาะสำหรับที่จะทำการขึ้นรูปในขั้นต่อไป ดังนั้นจะต้องทำการอบอ่อนขจัดความเครียดภายในเสียก่อน โดยอบเหล็กไปยังอุณหภูมิที่ต่ำกว่า Ac_1 ประมาณ 50°C ใช้เวลา 1 hr/in³

- การอบอ่อนเพื่อความอ่อนตัวสูง (Spheroidize Annealing) เป็นกระบวนการอบอ่อนที่ใช้กับเหล็กที่มีคาร์บอนสูงประมาณ 0.7–12% C ซึ่งโครงสร้างของเหล็กจะประกอบไปด้วยเฟอไรต์ และ Proeutectoid Cementite ตามขอบเกรน ลักษณะโครงสร้างเช่นนี้เหล็กจะมีสมบัติด้านความเหนียวลดลง และสมบัติทางด้านการกลึงหรือไส (Machinability) จะไม่ดี จะกลึงให้มีผิวเรียบได้ยากเพราะปลายแหลมของมีดกลึง ในขณะที่ตัดจะผ่านเนื้อเฟอร์ไรต์ (Ferrite) และผ่านเนื้อซีเมนไตต์ (Cementite) ต้องทำให้ Proeutectoids Cementite เกิดลักษณะที่ไม่ต่อเนื่องและยูเทคตอยด์ซีเมนไตต์ในเฟอไรต์เกิดลักษณะเป็นเม็ดกลมเล็ก ๆ ไม่เป็นลักษณะแถบบาง ๆ (Lamellar) ซึ่งจะกระทำได้โดยการนำเหล็กไปอบที่อุณหภูมิต่ำกว่าเส้น Ac_1 เล็กน้อย ประมาณ $730\text{--}770^\circ\text{C}$ สำหรับเหล็กที่มีคาร์บอนสูงกว่า 0.8% หรือถ้าเหล็กมีคาร์บอนอยู่ใกล้ระหว่าง 0.7–0.8% จะอบที่อุณหภูมิต่ำกว่า Ac_1 เล็กน้อย แล้วปล่อยให้สูงขึ้นไปกว่า Ac_1 ทำสลับกันไปโดยใช้เวลาประมาณ 10–15 ชั่วโมง จากนั้นจึงปล่อยให้เย็นในอากาศ ในขณะที่เหล็กอยู่เหนืออุณหภูมิ Ac_1 เล็กน้อยซีเมนไตต์ในเฟอไรต์จะขาดเสถียรภาพเกิดการขาดเป็นช่วง ๆ และเมื่ออุณหภูมิลดต่ำกว่า Ac_1 ซีเมนไตต์ที่เกิดจากการแตกตัวของออสเตนไนท์จะไปรวมตัวกับซีเมนไตต์ที่เหลืออยู่ ทำให้ไม่เกิดเป็นแถบบาง ๆ และเหล็กถูกอบให้อยู่ในช่วงนี้เป็นระยะเวลาานานซีเมนไตต์จะค่อย ๆ ปรับตัวในรูปแบบที่มีเสถียรภาพมากที่สุด คือ ค่อย ๆ เปลี่ยนเป็นเม็ดกลมทำให้เหล็กมีทั้งความอ่อนตัวและความเหนียว การกลึง หรือไสจะได้ผิวเรียบ เพราะในขณะที่มีดกลึงตัดผ่าน

จะไม่มีโอกาสตัดเม็ดกลมเล็ก ๆ ของซีเมนไคท์โดยเม็ดเล็ก ๆ ของซีเมนไคท์จะหลุดออกทำให้มีดกกลิ้งตัดผ่านเฉพาะเนื้อ เพอร์ไรท์อย่างเดียว จึงไม่เกิดการสั่นที่ปลายมีดกกลิ้งและทำให้ผิวเหล็กเรียบ

2) การอบปกติ (Normalizing) เป็นกระบวนการที่ใช้กับงานสร้างชิ้นส่วนเครื่องจักรกลโดยทั่วไป ไม่ว่าจะเป็นงานที่ผ่านการขึ้นรูปร้อน เช่น การรีดร้อน หรือการทอบขึ้นรูปเหล็กจะถูกอบที่อุณหภูมิค่อนข้างสูง จะได้เหล็กที่มีขนาดของเกรนโต สมบัติเชิงกลที่ดีจะเปลี่ยนไปงานที่ผ่านการหล่อมาก็เช่นเดียวกันจะมีขนาดเกรนโตมีลักษณะเป็นเดนไดรต์ (Dendrite) และไม่สม่ำเสมอ มีข้อเสียที่จะต้องปรับปรุงก่อนนำไปใช้งาน โดยเฉพาะอย่างยิ่งงานที่ผ่านการขึ้นรูปเย็น เช่น การรีดเย็น หรือการตีขึ้นรูป ทำให้โครงสร้างภายในของเหล็กจะเกิดการบิดเบี้ยวไปตามทิศทางของแรงกระทำทำให้เกิดความเครียดภายใน สูญเสียความเหนียวและมีความแข็งเพิ่มขึ้นในลักษณะที่ไม่สม่ำเสมอ สิ่งที่เกิดขึ้นในลักษณะที่ไม่ดีเหล่านี้สามารถทำให้หมดไป และปรับปรุงให้ดีขึ้น โดยเฉพาะขนาดของเกรนของเนื้อเหล็กทำให้มีขนาดเล็กละเอียดและสม่ำเสมอได้ด้วยการทำการอบปกติ (Normalizing) ซึ่งจะเน้นในเรื่องของการปรับปรุงโครงสร้างมากที่สุด (Grain Refinement)

กระบวนการอบปกติโดยวิธีอบเหล็กให้ร้อนจนมีอุณหภูมิสูงอยู่ในช่วงออสเตนไนท์ ทั้งเหล็กที่มีคาร์บอนต่ำกว่า 0.8% หรือสูงกว่า 0.8% จะอบที่อุณหภูมิเนื้อเส้น Ac_3 สำหรับเหล็ก Hypo Eutectoid และอบที่อุณหภูมิเนื้อเส้น Ac_m สำหรับเหล็ก Hyper Eutectoid ประมาณ $30-50\text{ }^{\circ}\text{C}$ ที่ไว้ที่อุณหภูมินี้ประมาณ 30-60 นาทีต่อความหนาเฉลี่ย 25 มิลลิเมตร เช่นเดียวกับการอบอ่อน จากนั้นจะนำเหล็กออกจากเตาปล่อยให้เย็นในอากาศนิ่ง อัตราการเย็นตัวประมาณ $1-5\text{ }^{\circ}\text{C}$ ต่อวินาที ถ้าเป็นการเป่าอากาศอัตราการเย็นตัวจะเพิ่มขึ้นเป็นประมาณ $10\text{ }^{\circ}\text{C}$ ต่อวินาที การอบปกติเพื่อปรับปรุงสมบัติ มีวัตถุประสงค์สำคัญ คือ เพื่อปรับปรุงสมบัติเชิงกล สมบัติด้านการกลึง การไส ตัด สมบัติด้านความเหนียว โดยเฉพาะเหล็กที่ผ่านการขึ้นรูปร้อนและการขึ้นรูปเย็น ปรับปรุงโครงสร้างให้สม่ำเสมอและเหมาะสำหรับการชุบแข็งในขั้นตอนต่อไปและเพื่อทำลายความเครียดภายในที่เกิดจากการขึ้นรูปเย็น

3) การชุบแข็ง (Hardening) คือ การอบชุบเหล็กด้วยความร้อนเพื่อต้องการให้เหล็กภายหลังจากการชุบมีความแข็งเพิ่มขึ้น เพื่อทนต่อการเสียดสีในขณะใช้งาน การชุบแข็งเป็นวิธีที่จะให้ได้โครงสร้างจุลภาคของเหล็กสุดท้ายเป็นมาร์เทนไซต์ หรือ เบนไนท์ขึ้นอยู่กับความแข็งสุดท้ายที่ต้องการ การเปลี่ยนแปลงโครงสร้างจากออสเตนไนท์ไปเป็นมาร์เทนไซต์ หรือเบนไนท์ซึ่งจะได้เหล็กที่มี ความแข็งสูงจะต้องมีองค์ประกอบในการชุบแข็ง

ก. องค์ประกอบในการชุบแข็งที่สำคัญ 3 ประการ คือ

- ปริมาณคาร์บอน ซึ่งเป็นองค์ประกอบที่สำคัญ เพราะการที่ออสเตนไนท์จะเปลี่ยนไปเป็นมาร์เทนไซต์ในลักษณะการชุบแข็งธรรมดาด้วยน้ำ เหล็กควรมีคาร์บอนมากกว่า 0.3% ส่วนธาตุที่ผสมในเหล็กอื่น ๆ เช่น นิกเกิล โครเมียมและโมลิบดีนัมจะเพียงทำหน้าที่ช่วยให้การชุบแข็งได้ผลดีขึ้นเท่านั้น ความแข็งของมาร์เทนไซต์จะขึ้นอยู่กับปริมาณของคาร์บอน เหล็กคาร์บอน

- อุณหภูมิก่อนการชุบ คือ อุณหภูมิที่เหล็กจะต้องเปลี่ยนเป็นออสเตนไนท์ก่อนการชุบในสารชุบอุณหภูมิของเหล็กไม่สูงพอจนโครงสร้างเปลี่ยนเป็นออสเตนไนท์หมด การชุบในสารชุบความแข็งที่ได้จะไม่สูงเท่าที่ควร เพราะมาร์เทนไซต์ที่ได้จะต้องมาจากออสเตนไนท์เท่านั้น

- อัตราการเย็นตัวเป็นองค์ประกอบที่สำคัญ คือ ออสเตนไนท์จะเปลี่ยนไปเป็นมาร์เทนไซต์ หรือเบนไนท์จะต้องมีอัตราการเย็นตัวที่สูงพอ ซึ่งอัตราการเย็นตัวดังกล่าว เรียกว่า อัตราการเย็นตัววิกฤติ (Critical Cooling Rate) หมายถึง อัตราการเย็นตัวที่ออสเตนไนท์เปลี่ยนไปเป็นมาร์เทนไซต์ หรือเบนไนท์ ถ้าอัตราการเย็นตัวช้ากว่านี้ ออสเตนไนท์จะไม่มีโอกาสเปลี่ยนเป็นมาร์เทนไซต์หรือเบนไนท์แต่จะได้ เฟอร์ไรต์หรือซอร์ไบท์แทน

ข. อุณหภูมิสำหรับการชุบแข็ง (Hardening Temperature) แบ่งออกตามส่วนผสมของคาร์บอนดังนี้

- Hypo Eutectoid Steels อุณหภูมิสำหรับการชุบแข็งจะอยู่ที่เหนือ A_{c3} ประมาณ 50°C ซึ่งอุณหภูมินี้จะได้โครงสร้างที่เป็นออสเตนไนท์ทั้งหมด ถ้าพิจารณาในกรณีที่อุณหภูมิต่ำกว่านี้ และอยู่ในช่วง $A_{c1}-A_{c3}$ จะปรากฏมีเฟอร์ไรต์เหลืออยู่บางส่วน ถ้าทำการชุบที่อุณหภูมินี้ ออสเตนไนท์จะเปลี่ยนเป็นมาร์เทนไซต์แต่เฟอร์ไรต์จะไม่มีเปลี่ยนแปลงยังคงสภาพอยู่เช่นเดิม เหล็กภายหลังจากการชุบแข็งแล้วจะไม่ได้ความแข็งสูงเท่าที่ควรและบริเวณโครงสร้างที่เป็นเฟอร์ไรต์จะเป็นบริเวณที่อ่อน (Soft Spots) ขาดสมบัติต้านทานต่อการเสียดสี แต่ถ้าอบที่อุณหภูมิเหนือเส้น A_{c3} ไปมาก (Overheating) จะได้โครงสร้างของออสเตนไนท์ที่มีเกรนโต ภายหลังจากชุบน้ำจะได้ออสเตนไนท์หยาบ (Coarse Martensite) ซึ่งจะทนแรงกระแทกได้น้อยลง อีกประการหนึ่งชิ้นงานในขณะที่ชุบน้ำจะเกิดการบิดงอหรือแตกร้าวได้ง่าย

- Hyper Eutectoid Steels จะใช้อุณหภูมิเหนือเส้น A_{c1} ประมาณ $30-50^{\circ}\text{C}$ เท่านั้น จะเห็นว่าในช่วงของอุณหภูมินี้จะปรากฏโครงสร้างของ Proeutectoid Cementite เหลืออยู่บางส่วนเท่านั้น ที่กลายหรือสลายตัวไปเป็นออสเตนไนท์และซีเมนไตท์เหลืออยู่นี้จะกระจุกกระจายอยู่ทั่วไปในโครงสร้างของออสเตนไนท์ เมื่อทำการชุบน้ำจะได้โครงสร้างของมาร์เทนไซต์ โดยมี Proeutectoid Cementite แทรกอยู่ ซึ่งจะปรากฏเป็นผลดีในส่วนที่เหล็กจะมีความแข็งสูง

และทนการเสียดสีในขณะที่ใช้งานได้ดี ซึ่งกระบวนการดังกล่าวจะต้องเลือกอุณหภูมิที่จะไม่เกิด Proeutectoid Cementite ในลักษณะต่อเนื่องเป็นลูกโซ่ตามขอบเกรน

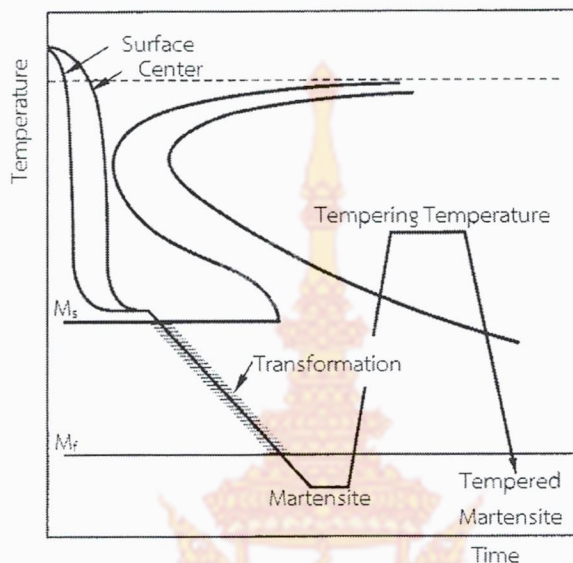
ในกรณีที่อบที่อุณหภูมิเหนือเส้น Ac_m จะไม่เกิดผลดี นอกจากต้องใช้พลังงานมากขึ้นแล้ว ออสเตนไนท์จะขยายตัวให้ขนาดของเกรนมีขนาดโตเร็วมากทำให้ผลที่ได้ภายหลังการชุบไม่ดี เพราะจะได้มาร์เทนไซต์เกรนหยาบทนแรงกระแทกได้ไม่ดีและยังอาจเกิดการบิดงอและแตกร้าวได้โดยง่าย

4) การอบคืนตัว (Tempering) เหล็กภายหลังจากการชุบแข็งจะมีโครงสร้างส่วนใหญ่ประกอบด้วยมาร์เทนไซต์และออสเตนไนท์ตกค้าง (Residual Austenite) ถ้าเป็นเหล็กคาร์บอนสูงจะมี Proeutectoid Cementite กระจุกกระจายอยู่ทั่วไป นอกจากนี้เหล็กที่ผ่านการชุบแข็งจะเกิดความเครียดภายใน อันเนื่องมาจากอัตราการเย็นตัวที่เร็วจากอุณหภูมิสูง สมบัติของเหล็กตามลักษณะดังกล่าวจะมีความแข็งสูง แต่จะขาดสมบัติด้านความเหนียวไม่ทนต่อแรงกระแทกและความเครียดภายในที่เกิดขึ้นจะมีส่วนทำให้ชิ้นงานบิดงอ หรืออาจเกิดการแตกร้าวในขณะที่ใช้งานได้ ดังนั้นเหล็กที่ผ่านการชุบแข็งก่อนนำไปใช้งานควรจะต้องนำมาทำการอบคืนตัว เพื่อคลายความเครียดภายในให้หมดไปหรือเหลืออยู่น้อยที่สุดและในขณะเดียวกันจะทำให้ มาร์เทนไซต์แตกตัวให้โครงสร้างที่สมดุลซึ่งจะมีผลอย่างกว้างขวางต่อสมบัติของเหล็ก ทั้งนี้ขึ้นอยู่กับช่วงอุณหภูมิของการอบคืนตัวและเวลาที่ใช้ ดังนี้

ก. การชุบแข็งมาร์เทมเปอริง (Martempering) เป็นการชุบแข็งลักษณะหนึ่ง ที่นิยมใช้กับชิ้นงานชุบที่มีรูปร่างซับซ้อนมีความหนาบางแตกต่างกันมาก ซึ่งถ้าเป็นการชุบด้วยกระบวนการปกติ เหล็กอาจเกิดการบิดงอ หรือเกิดความเครียดอันเนื่องมาจากการเย็นตัวเร็ว ทำให้แตกร้าวได้ง่าย การชุบแข็งแบบมาร์เทมเปอริงจะได้โครงสร้างสุดท้ายเป็นมาร์เทนไซต์ เช่นเดียวกับการชุบแข็งด้วยวิธีปกติ อุปกรณ์ที่ต้องใช้เพิ่มขึ้นนอกเหนือจากกระบวนการชุบแข็งทั่วไปแล้วจะต้องมีอ่างเกลือหลอมละลาย (Salt Bath) ที่อุณหภูมิต่ำประมาณ 400°C ซึ่งส่วนใหญ่จะใช้เกลือโซเดียม ไนเตรดกับโปแตสเซียมไนเตรด 40–50% เกลือผสมนี้จะหลอมเหลวที่อุณหภูมิ 145°C มีช่วงการใช้งานอยู่ระหว่าง $160\text{--}650^{\circ}\text{C}$ นอกจากนี้ยังต้องอาศัยแผนภูมิ T.T.T. ของเหล็กที่ต้องการชุบแข็ง มาประกอบกับการชุบแข็งด้วย

กระบวนการมาร์เทมเปอริงจะเริ่มโดยการอบเหล็กจนร้อนถึงอุณหภูมิในช่วงออสเตนไนท์คือเหนือเส้น Ac_1 หรือ Ac_3 ประมาณ 50°C ภายหลังที่ทิ้งไว้จนอุณหภูมิของแท่งเหล็กเท่ากันทั้งภายนอกและภายในแล้ว จะนำออกมาจากเตา แล้วชุบในอ่างเกลือที่อุณหภูมิเหนือเส้น M_s ที่ปรากฏในแผนภูมิ T.T.T. จากนั้นปล่อยให้เย็นเพื่อให้เกิดการปรับอุณหภูมิระหว่างผิว กับภายในให้เท่ากันระยะเวลาหนึ่ง โดยที่เวลาจะไม่ยาวจนถึงจุดที่เริ่มเกิดการเปลี่ยนแปลงโครงสร้างไปเป็นเบนไนท์

จะต้องนำเอาชิ้นเหล็กขึ้นมาจากอ่างเกลือก่อนถึงจุดนั้นนำไปชุบในอ่างน้ำทันที เพื่อให้โครงสร้างออสเทนไนต์ เปลี่ยนไปเป็นมาร์เทนไซต์ จากนั้นจะต้องนำไปอบคืนตัวในขั้นต่อไปเพื่อลดความเครียด

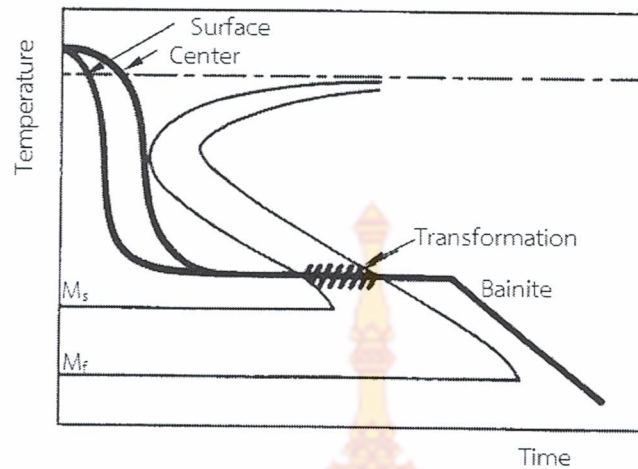


รูปที่ 9 เส้นโค้งการเย็นตัวสำหรับ Martempering

ที่มา : Smith, 2004 : p. 459

ข. การชุบแข็งออสเทมเปอร์ริง (Austempering) การชุบแข็งมีลักษณะคล้ายคลึงกับวิธีการชุบแข็งมาร์เทมเปอร์ริง ส่วนแตกต่างจะอยู่ที่โครงสร้างสุดท้ายที่ต้องการ คือ โครงสร้างแบบ เบนไนต์ อาจจะเป็นเบนไนต์แบบขนนก หรือแบบอซิคูล่า ขึ้นอยู่ที่ช่วงอุณหภูมิที่จะปล่อยให้เกิดการเปลี่ยนแปลงโครงสร้าง อุปกรณ์ที่ใช้มีลักษณะเหมือนกัน

กระบวนการออสเทมเปอร์ริงจะเริ่มตั้งแต่การอบเหล็กจนเปลี่ยนเป็นออสเทนไนต์หมด จากนั้นนำออกจากเตาอบ ชุบชิ้นเหล็กในอ่างเกลือหลอมละลาย ถ้าต้องการเบนไนต์ ชนิดขนนก (Upper Bainite) อุณหภูมิอ่างเกลือหลอมละลายจะอยู่ที่อุณหภูมิประมาณ 500-600 °C ถ้าต้องการเบนไนต์ชนิดอซิคูล่า (Lower Bainite) จะควบคุมอุณหภูมิของอ่างเกลือให้อยู่ในช่วง 400-500 °C เมื่อชุบแท่งเหล็กลงในอ่างเกลือแล้วจะทิ้งไว้ระยะเวลาที่ยาวจนแน่ใจว่าระยะเวลาพอที่การเปลี่ยนแปลงของออสเทนไนต์เป็นเบนไนต์จะสิ้นสุดอย่างสมบูรณ์ ซึ่งสามารถกำหนดระยะเวลาได้จากแผนภูมิ T.T.T เมื่อเวลาผ่านไปตามกำหนด แล้วจึงนำชิ้นเหล็กออกจากอ่างเกลือ ปล่อยให้เย็นในอากาศ ไม่จำเป็นต้องทำการชุบน้ำอีก เพราะในช่วงที่ชิ้นเหล็กถูกนำขึ้นมาจากอ่างเกลือแล้ว จะไม่มีการเปลี่ยนแปลงโครงสร้างแต่อย่างใด ขั้นตอนการทำงานจะปรากฏดังรูปที่ 4.7



รูปที่ 10 เส้นโค้งการเย็นตัวสำหรับ Austempering

ที่มา : Smith, 2004 : p. 460

5) การชุบแข็งเฉพาะผิว (Surface Hardening) เป็นการชุบแข็งเพื่อให้ได้ความแข็งแรงเฉพาะตามบริเวณผิวเท่านั้น ส่วนเนื้อเหล็กภายใต้ผิวแข็งจนถึงใจกลางยังคงเป็นเนื้อเหล็กเดิมซึ่งมีความเหนียวสูง ความมุ่งหมายก็เพื่อต้องการให้เหล็กทนต่อการสึกหรอในขณะใช้งาน ทนต่อแรงบิดหรือแรงกระแทกอย่างรุนแรงได้ดีโดยไม่แตกหัก นับเป็นกระบวนการชุบแข็งเหล็กที่มีส่วนดีกว่าการชุบแข็งตามที่ได้กล่าวมาแล้ว เพราะการชุบแข็งโดยวิธีที่กล่าวมาแล้วแม้จะให้ความแข็งที่ผิวสูงก็ตาม แต่จะสูญเสียความเหนียวของเหล็ก การอบคืนตัวจะช่วยเพิ่มความเหนียวได้บ้าง แต่กลับจะต้องสูญเสียความแข็งไปบ้าง ยกเว้นเหล็กผสมสูงบางชนิดที่ทำให้ได้คุณภาพทั้งความแข็งและความเหนียว แต่เหล็กผสมสูงส่วนมากราคาจะแพง ดังนั้นจะเห็นว่าการชุบแข็งพื้นผิว จึงนับว่าเป็นกระบวนการชุบแข็งที่น่าสนใจมากในด้านความประหยัด และได้ชิ้นส่วนเครื่องจักรกลที่ดีมีคุณภาพพร้อมทั้งความแข็งผิวและ ความเหนียว ตัวอย่างชิ้นส่วนเครื่องจักรกลที่นิยมทำการชุบแข็งผิว ได้แก่ เพลาข้อเหวี่ยง เพลาขาราลิ้น เฟืองเกียร์ และอื่น ๆ

ก. การชุบแข็งพื้นผิวโดยวิธี Cyaniding เป็นกระบวนการเพิ่มทั้งปริมาณคาร์บอนและไนโตรเจนตามบริเวณผิวเหล็กโดยการใช้อ่างเกลือหลอมเหลว (Salt Bath) ของโซเดียมไซยาไนด์ (NaCN) หรือโปแตสเซียมไซยาไนด์ (KCN) หรือบางทีก็อาจจะใช้แคลเซียมไซยาไนด์ (CaCN₂) ขึ้นอยู่กับลักษณะของกระบวนการชุบแข็งพื้นผิวโดยวิธี Cyaniding ใช้วิธีการหลอมเกลือไซยาไนด์ผสมกับเกลือที่เป็นกลาง (Neutral salt) ได้แก่ NaCl และ Na₂CO₃ ตามสัดส่วนต่าง ๆ ขึ้นอยู่กับอุณหภูมิที่ใช้ เมื่อหลอมเกลือละลายที่อุณหภูมิต่าง ๆ ตามต้องการแล้ว จะนำเหล็กที่ต้องการชุบแข็งผิวมาอบจนร้อนที่อุณหภูมิ 100–400 °C ก่อนแล้วจึงจุ่มลงไปใช้อ่างเกลือเพื่อให้

อะตอมของคาร์บอนและไนโตรเจนแพร่ซึมเข้าไปจนได้ทั้งปริมาณ และความหนาพอกับความต้องการ ซึ่งขึ้นอยู่กับเวลาและอุณหภูมิของอ่างเกลือ จากนั้นจึงเอาชิ้นเหล็กขึ้นจากอ่างเกลือ แล้วนำไปชุบน้ำ ต่อจากนี้อาจจะต้องนำชิ้นเหล็กที่มีผิวแข็งไปทำการอบคืนตัว (Temper) อีกครั้งหนึ่ง

ข. การชุบแข็งผิวโดยกระบวนการ Carbonitriding เป็นวิธีการชุบแข็งพื้นผิว โดยการเพิ่มปริมาณทั้งคาร์บอนและไนโตรเจนบริเวณผิวเหล็ก คล้ายคลึงกับการทำ Cyaniding แต่มีความแตกต่างกัน คือ กระบวนการ Carbonitriding สารที่ทำหน้าที่เป็นตัวเพิ่มคาร์บอนและไนโตรเจน จะเป็นก๊าซผสมระหว่างก๊าซ Carburizing ประมาณ 70 – 80% โดยปริมาตร กับก๊าซแอมโมเนียประมาณ 20–30% ซึ่งการทำ Carbonitriding เป็นการทำให้ Carburizing ด้วยก๊าซพร้อม ๆ กับการทำ Nitriding

ค. การชุบพื้นผิวโดยวิธี Nitriding เป็นการเพิ่มอะตอมของไนโตรเจนในลักษณะที่ทำให้อิ่มตัว (Saturating) ตามบริเวณผิวของเหล็ก มีลักษณะคล้ายกับการทำ Carburizing ซึ่งในกระบวนการ Carburizing เป็นการเพิ่มธาตุคาร์บอนให้กับเหล็กในสภาพออสเตนไนท์ ส่วนกระบวนการ Nitriding เป็นการเพิ่มธาตุไนโตรเจนให้กับเหล็กในสภาพเฟอร์ไรท์ เพราะจะกระทำที่อุณหภูมิต่ำ ประมาณ 500-590 °C ซึ่งอุณหภูมิช่วงนี้ เหล็กยังคงสภาพเป็นเฟอร์ไรท์ และอุณหภูมิช่วงนี้เป็นช่วงที่เหล็กเฟอร์ไรท์ จะยอมให้อะตอมของไนโตรเจนละลายได้สูงที่สุดประมาณ 0.1% และที่อุณหภูมินี้จะเกิดปฏิกิริยา Eutectoid ของออสเตนไนท์ (2.35%N) แยกตัวให้เฟอร์ไรท์ (0.1%N) กับไนตรายของเหล็ก (Fe_4N หรือ γ') ที่มีไนโตรเจน 5.5–5.9% กระบวนการ Nitriding จะใช้ก๊าซไนโตรเจนซึ่งเป็นก๊าซเฉื่อยถ้าอยู่ในสภาพสมดุล (N_2) ดังนั้น จะต้องใช้ก๊าซไนโตรเจนในสภาพอะตอมหรือสภาพแรกเกิด จึงจะสามารถแพร่ซึมเข้าสู่ผิวเหล็ก และรวมกับอะตอมของเหล็กให้เหล็กไนตราย (Fe_4N และ Fe_2N) ก๊าซที่จะให้ไนโตรเจนในสภาพอะตอมได้ก็คือ ก๊าซแอมโมเนีย (NH_3) เมื่อถูกเผาที่อุณหภูมิ 500-600 °C จะแตกตัวให้ก๊าซไฮโดรเจนกับก๊าซไนโตรเจน ดังปฏิกิริยา $2NH_3 \rightarrow 2N + 3H_2$

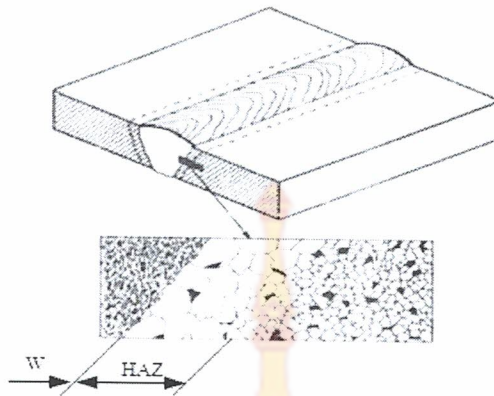
ง. การชุบแข็งพื้นผิวด้วยกระแสไฟฟ้าเหนี่ยวนำ (Induction Hardening) การชุบแข็งพื้นผิวด้วยกระแสไฟฟ้าเหนี่ยวนำความถี่สูง ใช้กับเหล็กที่มีคาร์บอนปานกลาง (0.4–0.8%C) หรือเหล็กกล้าผสม (Alloy Steel) ที่มีปริมาณคาร์บอนปานกลาง ซึ่งเหล็กประเภทนี้สามารถชุบแข็งด้วยวิธีธรรมดาได้ และจะได้รับความแข็งประมาณ 50–60 H_{RC} บางกรณีอาจชุบแข็งผิวด้วยวิธีนี้กับเหล็กที่มีคาร์บอนสูง (0.8–1.2%C) ได้ แต่ต้องควบคุมการให้ความร้อนที่ดี และควรจะเป็นงานขนาดใหญ่ เช่น ลูกรีดเหล็ก

จ. การชุบแข็งพื้นผิวโดยเปลวไฟ (Flame Hardening) การชุบแข็งพื้นผิวด้วยวิธีโดย เปลวไฟเป็นวิธีที่คล้ายคลึงในหลักการเช่นเดียวกับการชุบแข็งพื้นผิวโดยกระแส

เหนียวมากมั่งสูง ผลที่ได้รับใกล้เคียงกัน เหล็กที่จะชุบแข็งพื้นผิวได้จะต้องมีส่วนผสมโดยเฉพาะคาร์บอนอยู่ในช่วงเดียวกัน (0.4–0.8% C) และอาจจะมีโครเมียมหรือนิกเกิลผสมในเหล็ก ผลที่ได้ก็จะยิ่งดีขึ้น หลักการคล้ายคลึงกัน คือ ใช้วิธีทำให้ผิวเหล็กร้อนที่อุณหภูมิสูงจนโครงสร้างเดิมเปลี่ยนเป็นออสเทนไนต์ภายในระยะเวลาที่กำหนด เพื่อเนื้อเหล็กที่อยู่ลึกลงไปใต้ผิวไม่เปลี่ยนแปลง จากนั้นให้เหล็กเย็นลงอย่างรวดเร็วโดยการชุบในสารชุบจะทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงโครงสร้างจากออสเทนไนต์ไปเป็น มาร์เทนไซต์ หรือเบนไนต์ขึ้นอยู่กับอัตราการเย็นตัว เปลวไฟที่เหมาะสมที่สุดจะเป็นเปลวไฟที่ได้จากการเผาไหม้ของก๊าซออกซิเจนกับอะเซทิลีน หรือก๊าซออกซิเจนกับก๊าซไฮโดรคาร์บอนอื่น ๆ เช่น บิวเทนหรือโพรเพน

ฉ. การชุบแข็งด้วยวิธี Electrolytic อาศัยหลักการจากปรากฏการณ์ทางฟิสิกส์ที่เรียกว่า Cathode Effect โดยมีทฤษฎีที่ว่าเมื่อกระแสไฟฟ้าตรง ความต่างศักย์ปานกลาง 200–220 โวลต์ และมีความเข้มข้นของกระแสต่อพื้นที่สูงประมาณ 3–6 แอมแปร์ต่อตารางเซนติเมตร ไหลผ่าน อ่างน้ำยา Electrolyte ที่เป็นโซเดียมคาร์บอเนตหรือโปแตสเซียมคาร์บอเนต 5–10% โดยมีแท่ง คาโทด และแอโนด จะปรากฏว่าที่แท่งคาโทดจะมีฟองก๊าซไฮโดรเจนปกคลุมอยู่ เนื่องจากก๊าซไฮโดรเจนมีสมบัติความต้านทานไฟฟ้าสูง กระแสไฟฟ้าที่ผ่านจากคาโทดไปยังน้ำยา Electrolyte จะต้องผ่านชั้นของฟองก๊าซไฮโดรเจนรอบ ๆ แท่งคาโทด จะทำให้เกิดความร้อนสูงประมาณ 2000 °C จากปรากฏการณ์นี้จึงนำมาใช้กับการชุบแข็งผิว โดยการนำแท่งเหล็กไปต่อกับสายไฟที่เป็นขั้วลบแช่ในน้ำยา และตัวอ่างน้ำยา Electrolyte ทำหน้าที่เป็นขั้วบวก จากนั้นปล่อยกระแสไฟตรงความต่างศักย์ 200–220 โวลต์ ที่ความเข้ม 3–6 แอมแปร์ต่อตารางเซนติเมตรให้ไหลผ่าน ความร้อนที่เกิดขึ้นที่ผิวของแท่งเหล็กจนร้อนแดงภายในระยะเวลา 10–40 วินาที หลังจากนั้นจะต้องตัดกระแสไฟ และปล่อยให้แท่งเหล็กเย็นตัวโดยอาศัยน้ำยา Electrolyte ทำหน้าที่เป็นทั้งเตาอบและถังชุบเย็น (Cooling Tank) ไปในตัว วิธีการนี้อาจจะมีข้อยุ่งยากอยู่บ้างตรงที่จะทำการชุบแข็งผิวดัดต่อกันหลาย ๆ ชิ้น น้ำยา Electrolyte จะร้อนจัด แต่แก้ไขได้ถ้าจะทำงานจำนวนมากจะต้องใช้น้ำยา Electrolyte ที่สามารถถ่ายเทหรือมีอุปกรณ์ทำให้เย็นซ้ำช่วยแก้ปัญหา ในปัจจุบันยังไม่เป็นที่นิยมมากนัก เพราะราคากระแสไฟฟ้ามีราคาแพง และยังไม่สะดวกตรงที่จะต้องมีอุปกรณ์มาแปลงไฟขนาดใหญ่มากจากกระแสไฟฟ้าสลับมาเป็นกระแสตรง นอกจากนี้ยังไม่เหมาะที่จะชุบแข็งผิวที่มีความหนาแน่นมาก เพราะจะทำให้ผิวด้านนอกมีความร้อนสูงเกินไป (Overheat)

2.4.3 การตรวจสอบทางโลหะวิทยาอาจต้องใช้ร่วมกับการตรวจสอบด้วยสายตา เช่น การส่องดูด้วยแว่นขยายหรือกล้องจุลทรรศน์กำลังขยายต่ำกว่า 10 เท่า หรือ ตรวจสอบด้วยตาเปล่าเพื่อดูโครงสร้างมหภาคหรือลักษณะรอยเชื่อม หรือตรวจสอบโครงสร้างจุลภาคที่กำลังขยายสูงกว่า 10 เท่า



รูปที่ 11 ลักษณะชิ้นงานตรวจสอบโครงสร้างทางโลหะวิทยา

การตรวจสอบโครงสร้างของโลหะโดยทั่วไปสามารถตรวจสอบได้ 2 วิธี คือ การตรวจสอบโครงสร้างมหภาค (Macrostructure) และการตรวจสอบโครงสร้างจุลภาค (Microstructure) การตรวจสอบโครงสร้างทั้ง 2 วิธีดังกล่าวนี้ ก็เพื่อต้องการทราบอิทธิพลของธาตุผสมในโลหะที่ทำการตรวจสอบนั้น ๆ อีกทั้งยังสามารถตรวจสอบปฏิกิริยาที่เกิดขึ้นภายหลังจากการกระทำทางความร้อนสิ้นสุดลงอีกด้วยข้อมูลที่ได้อาจจากการตรวจสอบโครงสร้างสามารถนำไปใช้ในการออกแบบชิ้นส่วนเครื่องมือ เครื่องจักร และอุปกรณ์ต่าง ๆ ได้อย่างเหมาะสมดังได้กล่าวแล้วว่า การตรวจสอบโครงสร้างนั้นสามารถทำได้ 2 วิธี ซึ่งการตรวจสอบแต่ละวิธีมีความแตกต่างกันโดยมีรายละเอียดดังนี้ การตรวจสอบโครงสร้างมหภาคนี้ เป็นการตรวจสอบโครงสร้างด้วยการมองด้วยตาเปล่า หรือถ้าใช้กล้องขยายก็มีกำลังขยายไม่เกิน 50 เท่า การเตรียมชิ้นงานเพื่อการตรวจสอบโครงสร้างมหภาคนั้นไม่ยุ่งยาก เพราะว่าเป็นการตรวจสอบรูพรุนภายในของโลหะ การแยกชิ้นของผลึก รอยร้าว รอยแตก หน้าตัดที่ถูกดึงจนขาด และปริมาณธาตุผสมในโลหะของชิ้นงาน

2.4.4 การทดสอบสมบัติทางกล โดยทำการทดสอบความแข็ง (Hardness Test) เป็นการทดสอบการวัดความแข็งที่มีความสามารถของโลหะในการต้านทานต่อการแปรรูปถาวร เมื่อถูกแรงกดจากหัวกดกระทำลงบนชิ้นงานทดสอบ การทดสอบความแข็งที่นิยมใช้กับงานเชื่อมคือการทดสอบแบบวิกเกอร์ (Vickers) เนื่องจากการทดสอบความแข็งแบบวิกเกอร์จะเหมาะสำหรับการวัดบริเวณพื้นที่หน้าตัดของแนวเชื่อม โดยในการวัดความแข็งจะใช้หัวกดเพชรมีลักษณะเป็นปิรามิดฐานสี่เหลี่ยม ที่ปลายหัวกดทำมุม 136 องศาเป็นเวลา 10 - 15 วินาที ค่าความแข็งจะคำนวณจากแรงกดที่กระทำต่อหนึ่งหน่วยพื้นที่ผิว สามารถวัดค่าความแข็งได้ตั้งแต่โลหะที่นิ่มมากที่ค่าความ

แข็งประมาณ 5 กิโลกรัมแรงต่อตารางมิลลิเมตร(kgf/mm²) จนถึงโลหะที่แข็งมาก ๆ ประมาณ 1500 กิโลกรัมแรงต่อตารางมิลลิเมตร โดยไม่ต้องเปลี่ยนหัวกด จะเปลี่ยนก็เฉพาะแรงกดเท่านั้น โดยมี ตั้งแต่ 1-120 กิโลกรัมแรง (kgf) ขึ้นอยู่กับความแข็งของโลหะที่ทดสอบ

$$HV = \frac{1.854P}{d^2}$$

โดยที่ HV คือ ค่าความแข็งแบบวิกเกอร์ (kgf/mm²)

P คือ แรงกด (kgf)

d คือ ขนาดเส้นทแยงมุม d_1 และ d_2 เฉลี่ย (mm)



รูปที่ 12 รอยกดและแนวทดสอบความแข็งแบบวิกเกอร์

บทที่ 3

วิธีการดำเนินการวิจัย

ในการศึกษาการพัฒนาคุณภาพของเม็ดกรีดยางโดยทำการศึกษาสมบัติของวัสดุและคุณภาพของเม็ดกรีดยาง ลักษณะของเม็ดกรีดยางที่มีใช้ในภาคใต้ และศึกษาวัสดุที่นำมาใช้ผลิตเม็ดกรีดยาง และสมบัติต่าง ๆ ของเม็ดกรีดยางที่ผลิตขึ้น ดังนั้นจึงได้กำหนดวิธีการดำเนินการวิจัย ดังนี้

3.1 ศึกษาสมบัติของวัสดุและคุณภาพของเม็ดกรีดยางที่มีใช้ในภาคใต้

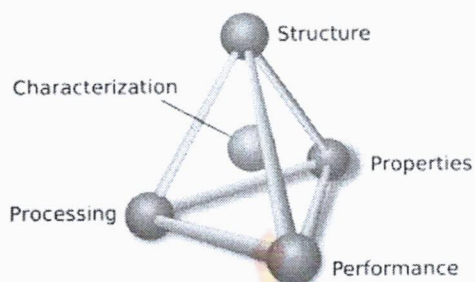
3.1.1 ลักษณะของเม็ดกรีดยาง การศึกษาขั้นต้น กำหนดพื้นที่สำรวจได้แก่ จังหวัดพัทลุง ตรัง สงขลา สุราษฎร์ธานีและนครศรีธรรมราช โดยทำการศึกษาการใช้งาน ชนิดเม็ดกรีดยางพารา จากการจำหน่ายเม็ดกรีดยางและการใช้เม็ดกรีดยางจากชาวสวนยางโดยตรง

3.1.2 ศึกษาสมบัติและคุณภาพของเม็ดกรีดยาง ในการศึกษาสมบัติทางกล ชนิดของวัสดุที่ใช้ในการผลิตเม็ด โดยใช้ทฤษฎีด้านวิศวกรรมย้อนรอยเพื่อศึกษาถึงสมบัติต่างๆ ของเม็ดกรีดยางที่จำหน่ายในเขตจังหวัดข้างต้น เพื่อเปรียบเทียบข้อแตกต่าง และศึกษากระบวนการผลิต

3.2 ออกแบบกระบวนการผลิตเม็ดกรีดยางและเลือกใช้วัสดุที่เหมาะสม

3.2.1 กรอบแนวความคิดพื้นฐาน

จากองค์ประกอบพื้นฐานในการศึกษาทางด้านวัสดุไม่ว่าจะเป็นวัสดุศาสตร์หรือวัสดุวิศวกรรม ประกอบด้วย โครงสร้างพื้นฐาน (Structure) ลักษณะเฉพาะตัวของวัสดุ (Characterization) สมบัติของวัสดุ (Properties) กระบวนการผลิต (Processing) และสมรรถนะของวัสดุ (Performance) ดังแสดงไว้ใน รูปที่ 13 ซึ่งกลไกการพัฒนาวัสดุใหม่ในปัจจุบัน ยังเป็นกลไกในลักษณะเส้นตรง ซึ่งแนวทางในการพัฒนาวัสดุในรูปแบบใหม่จะมีขั้นตอนการพัฒนาที่ทับซ้อนกันและมีปฏิสัมพันธ์ร่วมกัน ดังนั้นหากมีการเปลี่ยนแปลงองค์ประกอบใดองค์ประกอบหนึ่งก็จะทำให้ผลิตภัณฑ์มีคุณภาพที่ดีขึ้น



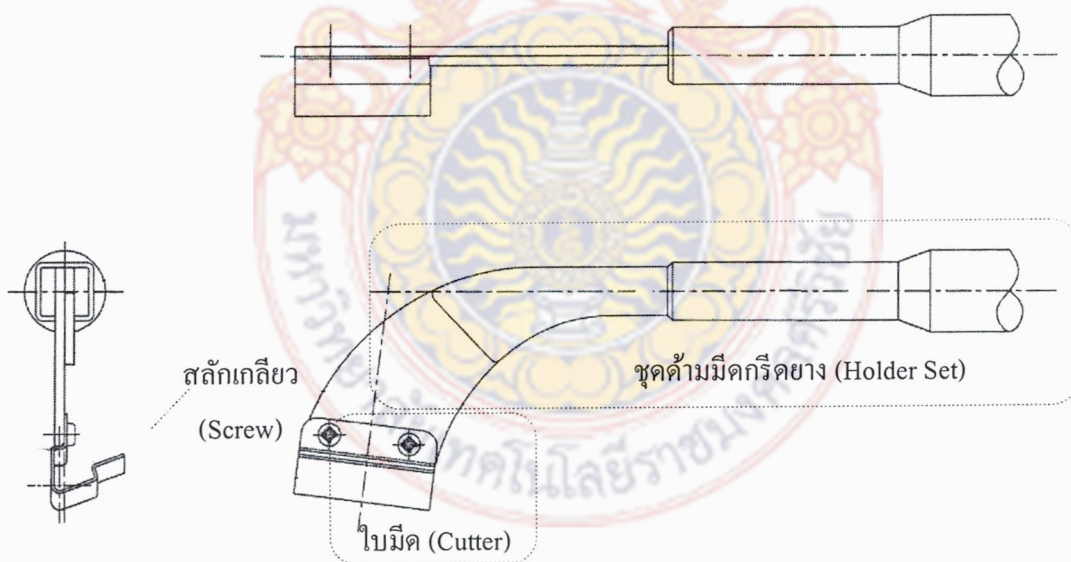
รูปที่ 13 องค์ประกอบพื้นฐานในการศึกษาวัสดุศาสตร์และวัสดุวิศวกรรม

3.2.2 การออกแบบและกระบวนการผลิตมีดกรีดยาง

1) การออกแบบมีดกรีดยาง

ก. ในการออกแบบมีดกรีดยางในเบื้องต้นโครงสร้างโดยรวม จะทำจากโลหะกลุ่มเหล็กซึ่งประกอบด้วยส่วนต่าง ๆ คือ

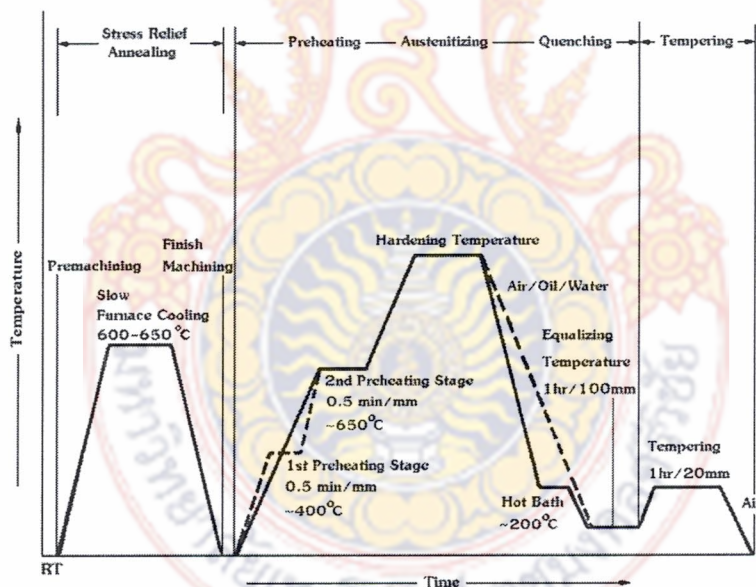
- ชุดด้ามมีดกรีดยางโดยแบ่งออกเป็น 3 ส่วน คือด้านจับมีด (Holder) ส่วนด้านมีด (Shoulder) และแผ่นยึดใบมีด (Blade)
- ใบมีด (Cutter)



รูปที่ 14 ส่วนประกอบของมีดกรีดยาง

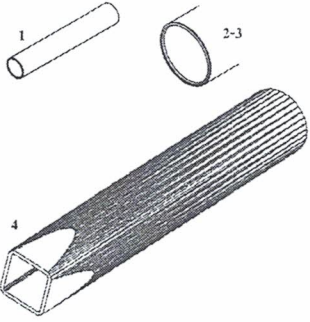
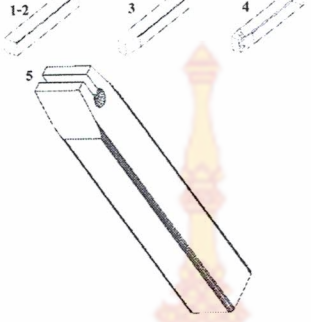
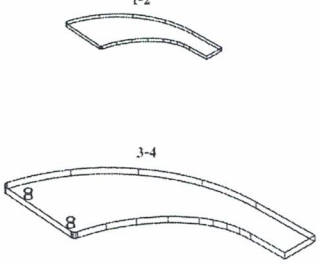
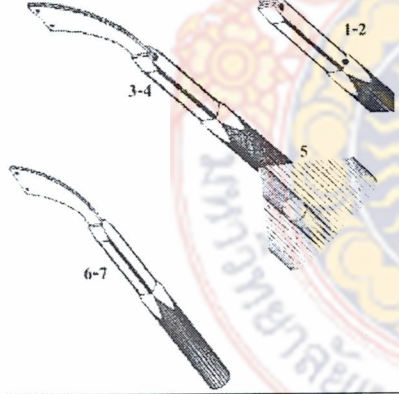
3.3 ผลิตมีกรีดยางต้นแบบ ทดสอบสมบัติต่าง ๆ เพื่อเปรียบเทียบกับมีดกรีดยางมีใช้ในภาคใต้

3.3.1 การผลิตมีดกรีดยางต้นแบบ การศึกษาวัสดุที่นำมาใช้ผลิตมีดกรีดยางและสมบัติต่าง ๆ ของมีดกรีดยางซึ่งจะทำการศึกษาวัสดุที่นำมาผลิตเป็นใบมีดโดยใช้วัสดุ 2 ชนิด คือ AISI L2 ซึ่งเป็นเหล็กกล้าเครื่องมือกลุ่มงานเย็นที่มีส่วนผสมของโครเมียม-วานาเดียม ทำให้สามารถชุบแข็งด้วยน้ำมันได้ และจากการมีคาร์บอนผสมเป็นปริมาณมาก ภายหลังจากชุบแข็งจนทนทานต่อการสึกหรอได้ดี มีความเหมาะสมกับงานที่ต้องการความแข็ง และความทนทานต่อการเสียดสีสูง โดยยังคงมีความเหนียวที่ภายในอยู่บ้างเล็กน้อย เช่น ฟันซี่ เข็มกระทุ้ง สลักพิน ขนาดเล็ก เป็นต้น นอกจากนี้ยังสามารถใช้ทำเครื่องมือตัดคดถึงไม้ หรือพลาสติกได้ดีอีกด้วย เช่น ดอกสว่าน ริมเมอร์ และ ตี๋แปเกิลียว เป็นต้น และ AISI O1 เป็นเหล็กกล้าเครื่องมือกลุ่มงานเย็นที่สามารถชุบแข็ง ด้วยน้ำมัน จากการที่ผสมกันระหว่างของธาตุคาร์บอนและ แมงกานีสอย่างละประมาณ 1.0% โดยน้ำหนักทำให้มีความสามารถในการชุบแข็งลึก (Hardenability) ได้ดีเยี่ยม วัสดุทั้ง 2 ชนิดผ่านกระบวนการทางความร้อนและเพื่อทำการผลิตมีดต้นแบบโดยมีส่วนประกอบดังนี้



รูปที่ 15 กระบวนการทางความร้อนวัสดุ AISI O1 และ AISI L2

1) ชุดด้ามมีดกรีดยางโดยแบ่งออกเป็น 3 ส่วน คือ ด้านจับมีด (Holder) สันด้านมีด (Shoulder) และ แผ่นยึดใบมีด (Blade)

| | | |
|---|--|--|
|  |  |  |
| <p>ด้านจับมีด (Holder)</p> | <p>สันด้านมีด (Shoulder)</p> | <p>แผ่นยึดใบมีด (Blade)</p> |
| <p>1 ตัดท่อขนาด $\varnothing 1'' \times 1.5 \times 148$ 2-3 ลบคมปลายท่อด้านนอก และใน 4 ขี่รูรูป $\square 17 \times 17 \times 35$</p> | <p>1-2 ตัดเหล็กขนาด $\square 17 \times 17 \times 106$ และลบคมหัวท้าย 3 กัดลาดซ้ายขวา ขนาด 3.5×20 4 เจาะทำหลุม ขนาด $\varnothing 6$ มม ลึก 3 มม 5 กัดร่องขนาด 3×11.5</p> | <p>1-2 ขี่รูรูปเหล็กขนาด $65 \times 111 \times 3.2$ 3 เจาะรู ขนาด $\varnothing 3.4$ มม 4 ต๊าปเกลียวรูในขนาด $M4 \times 0.7$</p> |
|  | <p>1 2 ทำการเชื่อมด้ามมีดและสันมีดให้ติดกัน โดยทำการเชื่อม 2 ด้าน 3-4 ทำการเชื่อมสันมีดและแผ่นยึดใบมีดให้ ติดกันและทำการตกแต่ง 5 เจาะรูด้าม $\varnothing 4.5$ มม 6-7 ตกแต่งและพ่นสี</p> | |
| <p>ชุดด้ามมีดกรีดยาง (Holder Set)</p> | | |

รูปที่ 16 การออกแบบชุดด้ามมีดกรีดยางและการออกแบบกระบวนการ



รูปที่ 17 ชุดด้ามมีดกรีดยาง

2) ใบมีด (Cutter)

| | |
|--|--|
| | |
| <p>1 ชิ้นรูป</p> <p>2 พับขึ้นรูปส่วนปีก</p> <p>3 พับขึ้นรูปส่วนคมมีดลักษณะลาด</p> <p>4-6 พับร่อง V ขนาดมุม 70° ชุบแข็ง โดยทำการชุบแข็งและอบคืนไฟ และทดสอบความแข็ง และเจียรไนยลึบคม</p> | |
| <p>ใบมีดแบบคมเดี่ยว (Single Cutter Blade)</p> | |

รูปที่ 18 การออกแบบใบมีดกรีดยางและกระบวนการผลิต



รูปที่ 19 ไขมีดกรัดยาง

3.3.2 เครื่องมือที่ใช้ในการตรวจสอบและทดสอบ

1) เครื่องมือในการตรวจสอบโครงสร้างทางโลหะวิทยา ประกอบด้วย

ก. เครื่องตัดชิ้นงานแบบ Abrasive Cutting – off 2 เครื่องหมายการค้า METKON รุ่น METACUT- M250 เพื่อใช้เป็นเครื่องตัดชิ้นงานชนิดใบตัดเลื่อนเข้าหาชิ้นงานโดยใช้มือโยกบังคับ ดังแสดงในรูปที่ 20



รูปที่ 20 เครื่องตัดชิ้นงานตรวจสอบ

ข. เครื่องขัดชิ้นงานอัตโนมัติแบบ Grinding - Polishing เครื่องหมายการค้า METKON รุ่น GPIPO 2V เป็นเครื่องขัดผิวชิ้นงานด้วยจานกลม หมุนแนวอน ดัดได้ทั้งกระดาษทรายและผ้าขัด สามารถแสดงจำนวนรอบเป็นตัวเลข ดังแสดงในรูปที่ 21



รูปที่ 21 เครื่องขัดชิ้นงานอัตโนมัติ

ค. กล้องจุลทรรศน์ เครื่องหมายการค้า ZEISS รุ่น AX10 Imager A1m เป็นเครื่องมือสำหรับดูโครงสร้างจุลภาคของเนื้อเชื่อมบริเวณอิทธิพลทางความร้อน และบริเวณเนื้อโลหะงาน ดังแสดงในรูปที่ 22



รูปที่ 22 กล้องจุลทรรศน์และอุปกรณ์บันทึกภาพ

3.3.3 ขั้นตอนการทดลอง

- 1) การตรวจสอบโครงสร้างโลหะวิทยา
- 2) การตัดชิ้นงานเชื่อมที่ต้องการตรวจสอบ โครงสร้าง เพื่อให้การขัดผิวกระทำโดยง่ายไม่ต้องทำเรือน
- 3) การขัดผิวชิ้นงานตรวจสอบ ขัดด้วยกระดาษทรายเบอร์ 150, 220, 500, 600, 800, 1000 และ 1200 ตามลำดับ

4) การขัดมัน (Polishing) เป็นการขัดผิวมันของชิ้นงานตรวจสอบด้วยผงอะลูมินา ใช้ขนาดตั้งแต่ 0.5 - 0.03 ไมครอน ด้วยจานหมุนที่ห่อหุ้มด้วยผ้าสักหลาด ใช้ผงอะลูมินาผสมกับแอลกอฮอล์ลงบนสักหลาดแล้วขัดผิวจนเป็นมัน

5) การกัดด้วยน้ำยา ชิ้นงานตรวจสอบที่ถูกขัดจนเป็นมันแล้วล้างด้วยแอลกอฮอล์แล้วนำไปกัดด้วยกรดกัด หลังจากนั้นนำไปล้างด้วยน้ำเปล่าจนชิ้นงานแห้ง แล้วเคลือบด้วยแลคเกอร์ นำไปส่องด้วยกล้องจุลทรรศน์ เพื่อตรวจสอบโครงสร้างทางโลหะวิทยา

3.3.4 การทดสอบสมบัติทางกล

1) การเตรียมชิ้นงานสำหรับทดสอบความแข็งแรงด้วยวิธีการทดสอบแบบวิกเกอร์ จะใช้ชิ้นงานชิ้นเดียวกันกับการตรวจสอบโครงสร้างโลหะวิทยา

2) กำหนดตำแหน่งการทดสอบบริเวณเนื้อเชื่อม บริเวณอิทธิพลทางความร้อนและเนื้อโลหะงาน

3) ใช้หัวกดเพชรที่มีลักษณะเป็นปิรามิดฐานสี่เหลี่ยม ที่ปลายหัวกด 136 องศา ตามมาตรฐาน ASTM E 92

4) ใช้แรงกด 10 กิโลกรัมแรง กดแช่เป็นเวลา 10 วินาที

5) บันทึกข้อมูล วิเคราะห์ผลจากการทดสอบเพื่อเปรียบเทียบความแข็งแรง

3.4 การเปรียบเทียบมิดกรีดยางต้นแบบกับมิดกรีดยางที่มีใช้ในภาคใต้

ทดสอบการทำงานของเครื่อง ที่สามารถใช้งานได้และเปรียบเทียบคุณภาพวัตถุดิบ ผักตบชวา ต้นทุน และเวลาในกระบวนการเตรียมวัตถุดิบผักตบชวาทั้งก่อนและหลังปรับปรุง

บทที่ 4
ผลการวิจัย

ในการศึกษาการพัฒนาคุณภาพของมีดกรีดยางโดยทำการศึกษาสมบัติของวัสดุและคุณภาพของมีดกรีดยาง ลักษณะของมีดกรีดยางที่มีใช้ในภาคใต้ และศึกษาวัสดุที่นำมาใช้ผลิตมีดกรีดยางและสมบัติต่าง ๆ ของมีดกรีดยางที่ผลิตขึ้น ซึ่งมีรายละเอียดดังนี้

4.1 ผลการศึกษาสมบัติของวัสดุและคุณภาพของมีดกรีดยางที่มีใช้ในภาคใต้

ตารางที่ 1 สมบัติของวัสดุและคุณภาพของมีดกรีดยางที่มีใช้ในจังหวัดต่าง ๆ

| พื้นที่สำรวจ : จังหวัดพัทลุง | | | | | ลักษณะมีดที่ใช้ : มีดเงะบง | | | | | | |
|------------------------------|-----|-----|-----|-----|----------------------------|-----|-----|-----|-----|-----|-----------|
| | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 8 | 10 | ค่าเฉลี่ย |
| ค่าความแข็ง (HRC) | 50 | 49 | 48 | 55 | 50 | 55 | 51 | 52 | 54 | 53 | 51.7 |
| อายุการใช้งาน (วัน) | 251 | 245 | 255 | 241 | 238 | 241 | 259 | 255 | 260 | 240 | 248.5 |
| พื้นที่สำรวจ : จังหวัดตรัง | | | | | ลักษณะมีดที่ใช้ : มีดเงะบง | | | | | | |
| | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 8 | 10 | ค่าเฉลี่ย |
| ค่าความแข็ง (HRC) | 55 | 56 | 58 | 59 | 58 | 59 | 57 | 55 | 59 | 60 | 57.6 |
| อายุการใช้งาน (วัน) | 274 | 276 | 280 | 281 | 290 | 285 | 286 | 240 | 241 | 285 | 273.8 |

ตารางที่ 1 ต่อ

| พื้นที่สำรวจ : จังหวัดสงขลา | | | | | ลักษณะมรดกที่ใช้ : มรดกเงาะ | | | | | | |
|-------------------------------------|-----|-----|-----|-----|-----------------------------|-----|-----|-----|-----|-----|-----------|
| | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 8 | 10 | ค่าเฉลี่ย |
| ค่าความแข็ง (HRC) | 60 | 61 | 59 | 61 | 62 | 59 | 58 | 57 | 59 | 60 | 59.6 |
| อายุการใช้งาน (วัน) | 305 | 308 | 309 | 298 | 297 | 295 | 294 | 289 | 320 | 290 | 300.5 |
| พื้นที่สำรวจ : จังหวัดสุราษฎร์ธานี | | | | | ลักษณะมรดกที่ใช้ : มรดกเงาะ | | | | | | |
| | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 8 | 10 | ค่าเฉลี่ย |
| ค่าความแข็ง (HRC) | 50 | 51 | 54 | 56 | 55 | 52 | 53 | 52 | 51 | 50 | 52.4 |
| อายุการใช้งาน (วัน) | 259 | 265 | 264 | 270 | 240 | 250 | 268 | 261 | 273 | 265 | 261.5 |
| พื้นที่สำรวจ : จังหวัดนครศรีธรรมราช | | | | | ลักษณะมรดกที่ใช้ : มรดกเงาะ | | | | | | |
| | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 8 | 10 | ค่าเฉลี่ย |
| ค่าความแข็ง (HRC) | 64 | 62 | 63 | 62 | 61 | 63 | 64 | 59 | 58 | 63 | 61.9 |
| อายุการใช้งาน (วัน) | 312 | 330 | 309 | 298 | 300 | 325 | 294 | 330 | 325 | 335 | 315.8 |

4.1.1 ลักษณะของมิดกรีดยาง

การศึกษาขั้นต้น กำหนดพื้นที่สำรวจได้แก่ จังหวัดพัทลุง ตรัง สงขลา สุราษฎร์ธานี และนครศรีธรรมราช โดยทำการศึกษาการใช้งาน ชนิดมิดกรีดยางพารา การจำหน่ายมิดกรีดยาง และการใช้มิดกรีดยางจากชาวสวนยางโดยตรง ต่อจากนั้นใช้ทฤษฎีด้านวิศวกรรมย้อนรอยเพื่อศึกษาถึงสมบัติต่างๆ ของมิดกรีดยางที่จำหน่ายในเขตจังหวัดข้างต้น เพื่อเปรียบเทียบข้อแตกต่าง และศึกษากระบวนการผลิต ซึ่งโดยทั่วไปลักษณะของมิดกรีดยางที่นิยมใช้ คือ มิดเจ๊ะบง ลักษณะของมิดเจ๊ะบงแบ่งเป็น 2 ส่วน คือ ส่วนที่ใช้จับซึ่งเป็นไม้หรือเหล็กและส่วนที่เป็นตัวมิด ซึ่งตัวมิดทำด้วยเหล็ก มีลักษณะเป็นเส้นตรงต่อจากค้ำมิดแล้วค่อย ๆ โค้งลงไปทางด้านปลายของมิด ตอนปลายสุดของตัวมิดจะพับเข้าหาตัวมิดและมีการตกแต่งเป็นเคียวสำหรับการกรีดยาง

4.1.2 ศึกษาสมบัติและคุณภาพของมิดกรีดยาง

ในการศึกษาสมบัติทางกล รวมถึงกระบวนการผลิตมิดกรีดยาง การทดสอบสมบัติทางกลพบว่า ค่าความแข็งอยู่ในช่วง 51.70 HRC ถึง 61.90 HRC และค่าความแข็งเฉลี่ย 56.64 HRC ซึ่งเป็นค่าความแข็งของเหล็กกล้าคาร์บอนที่มีเปอร์เซ็นต์คาร์บอนต่างกัน จากการศึกษากระบวนการผลิตมิดกรีดยางพบว่า อายุการใช้งานมิดกรีดยางที่จำหน่าย อายุการใช้งานโดยเฉลี่ย 280.02 วัน

4.2 ผลการศึกษาวัสดุที่นำมาใช้ผลิตมิดกรีดยางและสมบัติต่าง ๆ ของมิดกรีดยาง

การศึกษาวัสดุที่นำมาใช้ผลิตมิดกรีดยางและสมบัติต่าง ๆ ของมิดกรีดยางซึ่งจะทำการศึกษาวัสดุที่นำมาผลิตเป็นใบมิดโดยใช้วัสดุ 2 ชนิด คือ AISI L2 และ AISI O1

4.2.1 ค่าความแข็งและเวลาที่ใช้ในการลับมิดกรีดยาง

ตารางที่ 2 ค่าความแข็งและเวลาที่ใช้ในการลับมิดกรีดยาง

| วัสดุ | ค่าความแข็ง (HRC) | เวลาที่ใช้ในการลับมิดกรีดยาง (นาที) | | | | | | | | | | เฉลี่ย (นาที) |
|---------|-------------------|-------------------------------------|----|----|----|----|----|----|----|----|----|---------------|
| | | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | |
| AISI L2 | 57 | 45 | 50 | 55 | 40 | 42 | 51 | 49 | 55 | 58 | 57 | 50.2 |
| AISI O1 | 60 | 50 | 52 | 51 | 51 | 49 | 55 | 58 | 45 | 55 | 43 | 50.9 |

4.2.2 การใช้งานของมีดกรีดยาง

ตารางที่ 3 การใช้งานของมีดกรีดยาง

| วัสดุ | การใช้งานมีดต่อการลับมีดกรีดยางในแต่ละครั้ง (ตัน) | | | | | | | | | | เฉลี่ย (ตัน) |
|---------|---|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----------------|
| | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | |
| AISI L2 | 300 | 275 | 350 | 400 | 422 | 395 | 355 | 400 | 330 | 450 | 367.7 |
| AISI O1 | 320 | 300 | 345 | 415 | 433 | 390 | 400 | 420 | 430 | 455 | 390.8 |

การศึกษาวัสดุที่นำมาใช้ผลิตมีดกรีดยางและสมบัติต่าง ๆ ของมีดกรีดยางซึ่งจะทำการศึกษาวัสดุที่นำมาผลิตเป็นใบมีดโดยใช้วัสดุ 2 ชนิด คือ วัสดุ AISI L2 ผลการทดสอบสมบัติต่าง ๆ ของมีดกรีดยางซึ่งมีค่าความแข็งเท่ากับ 57.0 HRC และ วัสดุ AISI O1 ผลการทดสอบสมบัติต่าง ๆ ของมีดกรีดยางซึ่งมีค่าความแข็งเท่ากับ 60.0 HRC โดยวัสดุทั้ง 2 ชนิด ได้ผ่านกระบวนการขึ้นรูปและกระบวนการทางความร้อน สำหรับเวลาที่ใช้ในการลับมีดกรีดยาง วัสดุที่นำมาผลิตเป็นใบมีด วัสดุ AISI L2 ผลการลับมีดกรีดยางใช้เวลาเฉลี่ย 50.2 นาที โดยในแต่ละครั้งของการลับสามารถใช้งานกรีดยางได้เฉลี่ย 367.6 ตัน และ วัสดุ AISI O1 ผลการลับมีดกรีดยางใช้เวลาเฉลี่ย 50.9 นาที โดยในแต่ละครั้งของการลับสามารถใช้งานกรีดยางได้เฉลี่ย 390.8 ตัน ทั้งนี้มีดกรีดยางต้องได้รับการลับแต่งให้มีสภาพที่เหมาะสมที่จะใช้ทำการกรีดยาง อีกทั้งผู้กรีดยางต้องฝึกใช้มีดจนมีความชำนาญในการใช้ด้วย

4.2.3 การสึกหรอจากการลับมีดกรีดยาง

ตารางที่ 4.4 การสึกหรอจากการลับมีดกรีดยาง

| วัสดุ | การสึกหรอจากการลับมีดกรีดยาง (กรัม) | | | | | | | | | | เฉลี่ย (กรัม) |
|-------------------------|-------------------------------------|--------|--------|--------|--------|--------|--------|--------|--------|--------|------------------|
| | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | |
| AISI L2 | 0.0520 | 0.0510 | 0.0500 | 0.0510 | 0.0550 | 0.0550 | 0.0570 | 0.0500 | 0.0550 | 0.0550 | 0.0531 |
| อายุการใช้งาน 350 ครั้ง | | | | | | | | | | | |
| AISI O1 | 0.0480 | 0.0500 | 0.0560 | 0.0400 | 0.0430 | 0.0510 | 0.0500 | 0.0530 | 0.0560 | 0.0500 | 0.0497 |
| อายุการใช้งาน 330 ครั้ง | | | | | | | | | | | |

จากการศึกษาการสึกหรอจากการลัดมีดกรีดยาง พบว่า วัสดุที่นำมาผลิตเป็นใบมีดวัสดุ AISI L2 ผลการการสึกหรอจากการลัดเฉลี่ย 0.0531 กรัม/ครั้ง โดยในแต่ละครั้งของการลัดสามารถใช้งานกรีดยางได้เฉลี่ย 367.6 ต้น และ วัสดุ AISI O1 ผลการการสึกหรอจากการลัดเฉลี่ย 0.0497กรัม/ครั้ง โดยในแต่ละครั้งของการลัดสามารถใช้งานกรีดยางได้เฉลี่ย 390.8 ต้น



บทที่ 5

สรุปและข้อเสนอแนะ

ในการศึกษาการพัฒนาคุณภาพของมีดกรีดยางโดยทำการศึกษาสมบัติของวัสดุและคุณภาพของมีดกรีดยาง ลักษณะของมีดกรีดยางที่มีใช้ในภาคใต้ และศึกษาวัสดุที่นำมาใช้ผลิตมีดกรีดยางและสมบัติต่าง ๆ ของมีดกรีดยางที่ผลิตขึ้น สามารถสรุปผลการทดลอง และข้อเสนอแนะได้ดังนี้

5.1 วัตถุประสงค์ของการวิจัย

- 1.1 เพื่อศึกษากระบวนการและวัสดุที่ใช้ในการผลิตมีดกรีดยาง
- 1.2 เพื่อนำวัสดุและออกแบบกระบวนการที่เหมาะสมและส่งผลกระทบต่อคุณภาพที่ดีของมีดกรีดยาง

5.2 สรุปผลการทดลอง

5.2.1 ผลการศึกษาสมบัติของวัสดุและคุณภาพของมีดกรีดยางที่มีใช้ในภาคใต้ พบว่า ลักษณะของมีดกรีดยาง ซึ่งทำการสำรวจในพื้นที่ จังหวัดพัทลุง ตรัง สงขลา สุราษฎร์ธานีและนครศรีธรรมราช มีดกรีดยางที่นิยมใช้ คือ มีดเียะบง มีดกรีดยางดังกล่าวค่าความแข็งเฉลี่ย 56.64 HRC และมีอายุการใช้งานโดยเฉลี่ย 280.02 วัน

5.2.2 ผลการศึกษาวัสดุที่นำมาใช้ผลิตมีดกรีดยางและสมบัติต่าง ๆ ของมีดกรีดยางต้นแบบโดยใช้วัสดุ 2 ชนิด คือ AISI L2 และ AISI O1 พบว่า วัสดุ AISI L2 ผลการทดสอบสมบัติต่าง ๆ ของมีดกรีดยางซึ่งมีค่าความแข็งเท่ากับ 57.0 HRC ผลการลับมีดกรีดยางใช้เวลาเฉลี่ย 50.2 นาที โดยในแต่ละครั้งของการลับสามารถใช้งานกรีดยางได้เฉลี่ย 367.6 ต้น ผลการการสึกหรอจากการลับเฉลี่ย 0.0531 กรัม/ครั้ง และ วัสดุ AISI O1 ผลการทดสอบสมบัติต่าง ๆ ของมีดกรีดยางซึ่งมีค่าความแข็งเท่ากับ 60.0 HRC ผลการลับมีดกรีดยางใช้เวลาเฉลี่ย 50.9 นาที โดยในแต่ละครั้งของการลับสามารถใช้งานกรีดยางได้เฉลี่ย 390.8 ต้น ผลการการสึกหรอจากการลับเฉลี่ย 0.0497กรัม/ครั้ง โดยวัสดุทั้ง 2 ชนิด ได้ผ่านกระบวนการขึ้นรูปและกระบวนการทางความร้อน

5.3 ข้อเสนอแนะ

จากการศึกษาการพัฒนาคุณภาพของมีดกรีดยาง มีรายละเอียดดังกล่าวมาข้างต้นแล้ว สามารถสรุปผลและข้อเสนอแนะเพื่อการปรับปรุงพัฒนาให้มีดกรีดยางมีคุณภาพ คือ ควรทำวัสดุชนิดอื่น และควรทำการศึกษาสมบัติต่าง ๆ ที่มีผลต่อการใช้งานทางวิศวกรรมรวมถึงควรทำการออกแบบและผลิตเพื่อเปรียบเทียบการนำไปใช้งานโดยใช้ใบมีดแบบคู่ และใช้แม่พิมพ์ในการขึ้นรูปของใบมีด



บรรณานุกรม

- สุจินต์ แม้นเหมือน. การเพิ่มมูลค่าทางเศรษฐกิจยางต้องเน้นการตลาด : วารสารยางพารา ปีที่ 34 ฉบับที่ 1 มกราคม-มีนาคม, 2556
- พิจิต สพโชค, พิสมัย จันทูมา, อารักษ์ จันทูมา, นอง ขกถาวร และสว่างรัตน์ สมนาท. ทดสอบการกรีดยา สำหรับสวนยางขนาดเล็ก. รายงานการวิจัย. สถาบันวิจัยยางกรมวิชาการเกษตร, 2546.
- สมจิต แก้วทิพย์รัตน์ และเวท ไทยนุกูล. วิธีการกรีดยางและการลับมีดกรีดยาง. เอกสารคำแนะนำและเอกสารเผยแพร่ยางพารา. 2526.
- Askeland , Donald R. The Science and Engineering of Materials. Oxford UK, Chapman N Hall, 1996.
- Smith William F. Foundations materials science and engineering. 3th Singapore McGraw-Hill, Book company, 2004.
- Smith William F. Principles of materials science and engineering. 5th Singapore McGraw-Hill, Book company, 2000.
- William O. Fellers. Material testing and properties for technicians. New Jersey, Prentice-hall, 1990.

ยงยุทธ ดุลยกุล

Yongyuth Duniyakul

คณะวิศวกรรมศาสตร์

มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีราชมงคลศรีวิชัย

ได้รับการสนับสนุนทุนวิจัยจากมหาวิทยาลัยเทคโนโลยีราชมงคลศรีวิชัย

งบประมาณเงินรายได้ประจำปี พ.ศ. 2557

ภาคผนวก

สมบัติและการใช้งาน วัสดุ AISI L2 และ AISI O1



□ คุณลักษณะทั่วไป (General Characteristics)

| ส่วนผสมทางเคมี (%wt.) | C | Cr | V |
|-----------------------|---|-----|-----|
| | 1.20 | 0.7 | 0.1 |
| AISI | L2 | | |
| JIS | SKS-2 | | |
| DIN | 1.2210 / 115CrV3 | | |
| สภาพจำหน่าย | อบอ่อน และเจียรผิว พัดความเมื่อ h8 ความแข็งสูงสุดไม่เกิน 235 HB | | |
| สภาพหลังชุบ | ชุบแข็งและอบคืนตัว 54-62 HRC | | |

2210 เป็นเหล็กกล้าเครื่องมือกลุ่มงานเย็นที่มีส่วนผสมของโครเมียม-วานาเดียม ทำให้สามารถชุบแข็งด้วยน้ำมันได้ และจากการมีคาร์บอนผสมเป็นปริมาณมากทำให้สามารถชุบแข็งให้ได้ความแข็งสูงถึง 64 HRC ภายหลังจากการชุบแข็งจนทนทานต่อการสึกหรอได้ดี นอกจากนี้การมีส่วนผสมของวานาเดียม 0.1% ทำให้โครงสร้างมีเกรนที่เล็กละเอียด จึงมีความเหนียวแรงดีขึ้น

2210 จำหน่ายในสภาพอบอ่อนและผ่านการเจียรผิวแล้ว (silver steel) โดยมีค่าพิทตีความผิดพลาด (tolerance) ตามมาตรฐาน DIN 670 : ISO h8

2210 มีความเหมาะสมกับงานที่ต้องการความแข็ง และความทนทานต่อการเสียดสีสูง โดยยังคงมีความเหนียวที่ภายในอยู่บ้างเล็กน้อย เช่น พันช์ เข็มกระทุ้ง สลักหิน ขนาดเล็กเป็นต้น นอกจากนี้ยังสามารถใช้ทำเครื่องมือตัดดกสิ่งไม้ หรือพลาสติกได้ดีอีกด้วย เช่น ดอกสว่าน ริมเมอร์ และ ตี๋ปเกลียว เป็นต้น หรือสามารถใช้ทำดอกสว่านหรือที่ชุดฟันสำหรับงานทางทันตกรรม นอกจากนี้ยังสามารถชุบอินดักซ์ได้

○ คุณลักษณะเด่น (Significant Characteristics)

- ผ่านการเจียรผิวแล้ว จึงสะดวกต่อการใช้งาน
- ชุบแข็งง่าย ให้ความแข็งสูงหลังการชุบแข็ง
- ต้านทานต่อการสึกหรอได้ดี
- ต้านทานต่อการสูญเสียปริมาณคาร์บอนที่ผิวดี
- ให้ความลึกผิวแข็งในระดับปานกลางถึงมาก
- สามารถชุบผิวแข็งแบบอินดักซ์ได้
- สามารถชุบฮาร์ดโครม หรือ รมดำ ได้

□ คุณสมบัติทางกายภาพ (Physical Properties)

| คุณสมบัติ | อุณหภูมิทดสอบ | | | |
|--|---------------|-------|-------|--------|
| ค่าการนำความร้อน Thermal Conductivity (W/m·K) | 20°C | 350°C | 700°C | |
| | 33.5 | 32.0 | 31.0 | |
| สัมประสิทธิ์การขยายตัวทางความร้อนระหว่าง 20°C ถึง Coefficient of thermal expansion between 20°C to (10 ⁻⁶ /°C) | 100°C | 200°C | 300°C | 400°C |
| | 10.0 | 12.7 | 13.7 | 14.2 |
| | 500°C | 600°C | 700°C | |
| โมดูลัสของการยืดหยุ่น ที่ 20°C Modulus of elasticity (GPa) at 20°C | | | | 216 |
| ความหนาแน่น Density (g/cm ³) | | | | 7.85 |
| สภาพทางแม่เหล็ก Magnetizability | | | | ซึมซับ |

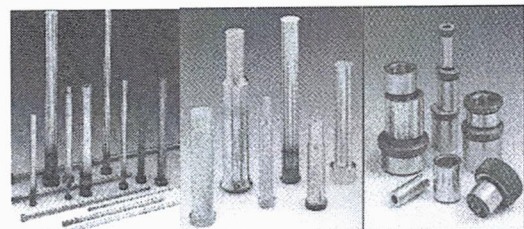
○ การใช้งาน (Applications)

2210 เป็นเหล็กกล้าเครื่องมือที่สามารถต้านทานต่อการสึกหรอได้ดี จึงเหมาะสมกับงานที่ต้องการความแข็ง และความทนทานต่อการเสียดสีสูง เช่น พันช์สำหรับตัดเจาะกระดาษ หรือ โลหะที่มีความหนาไม่มากนักและมีปริมาณการผลิตต่ำ เข็มกระทุ้ง ชิ้นงาน สลักหิน ไพลอต ไกด์พิน เป็นต้น และ ดอกสว่าน ริมเมอร์ และ ตี๋ปเกลียว สำหรับงานตัดกลึง ไม้ และ พลาสติก เป็นต้น ตัวอย่างของการนำไปใช้งานดังในตารางที่ 1

ตารางที่ 1 ตัวอย่างการใช้งานของ 2210

| Applications | Hardness (HRC) |
|---|----------------|
| ● Blanking and Accessory Tooling Punch guide, Guide pin, Guide bush Ejector pin, Ejector Plate | 58-62 56-60 |
| ● Manufacture of Screws, Nuts, Rivets, Bolts and Balls Ejectors | 55-58 |

หมายเหตุ ความแข็งสามารถเปลี่ยนแปลงได้ขึ้นอยู่กับสภาพการใช้งาน



□ กระบวนการอบชุบความร้อน(Heat Treatments)

ตารางที่ 2 กระบวนการอบชุบทางความร้อน

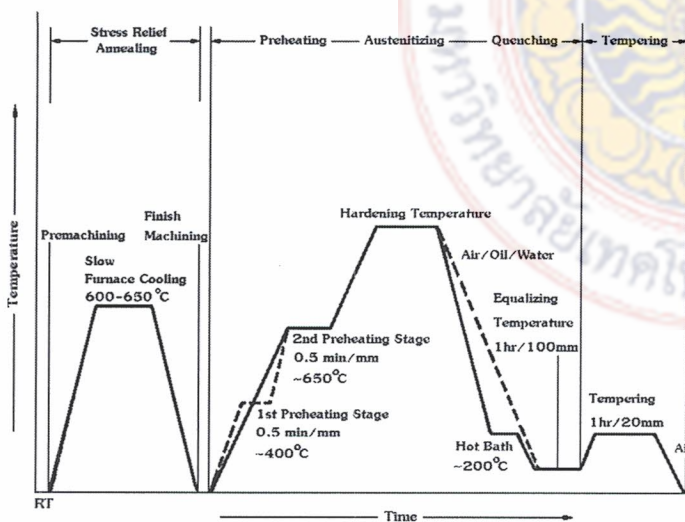
| | | | |
|-------------------|--------------------|----------------------------|------------------|
| การอบอ่อน | อุณหภูมิ (°C) | การเย็นตัว | ความแข็ง |
| | 710-750 | ในเตา | ≤ 220 HB |
| การอบคลายความเค้น | อุณหภูมิ (°C) | เวลาคงไว้ | การเย็นตัว |
| | 650-675 | 1 ชม./นิ้ว ² | อากาศ |
| การเผาอ่อนชิ้นงาน | ชั้นที่ | อุณหภูมิ (°C) | เวลา/ความหนา |
| | 1 | 400 | 30 วินาที/มม. |
| | 2 | 650 | 30 วินาที/มม. |
| การชุบแข็ง | อุณหภูมิ (°C) | สารชุบ | ความแข็ง |
| | 810-840 780-810 | น้ำมัน หรือ น้ำ (Ø>15 มม.) | 64 HRC 64 HRC |

การอบคืนตัว

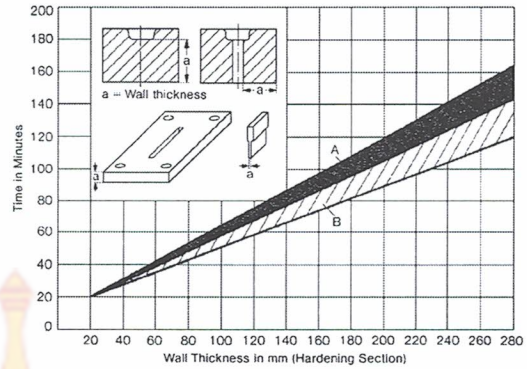
| | | | | | | | |
|--------|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|
| T (°C) | 100 | 200 | 300 | 400 | 500 | 550 | 600 |
| HRC | 64 | 62 | 57 | 51 | 44 | 40 | 36 |

μ ขั้นตอนการชุบแข็ง (Hardening Processes)

โดยทั่วไปควรทำการอบคลายเค้นชิ้นงานภายหลังจากที่ถูกกลึงหยาบอย่างรุนแรงก่อนที่จะเริ่มทำการชุบแข็งต่อไป ในการชุบแข็งเหล็กจะเริ่มด้วยการเผาอ่อนชิ้นงาน จากนั้นจึงทำการอบอสเทนไนต์ซึ่งทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงเฟสเป็นออสเทนไนต์ จากนั้นจึงทำให้เย็นตัวอย่างรวดเร็ว เพื่อให้ได้โครงสร้างของมาร์เทนไซต์แล้วจึงทำการอบคืนตัวเพื่อลดความเครียด และปรับความแข็งให้ได้ตามต้องการ



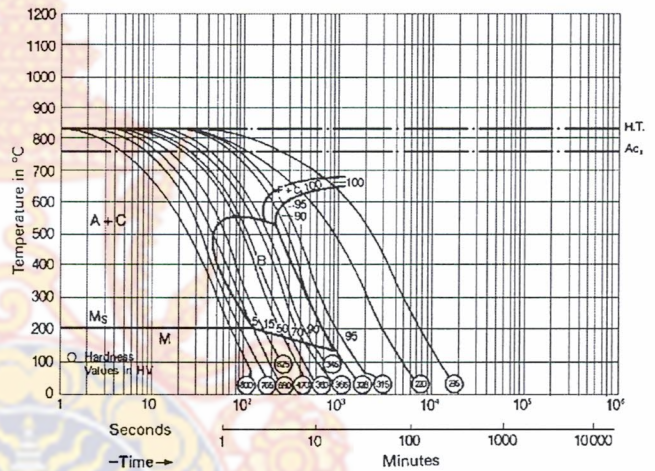
รูปที่ 1 แผนภาพการชุบแข็ง 2210



■ = High-Alloy-Steels (Ledeburitic High-Carbon High-Chromium-Steels)
B = Carbon, Low and Medium Alloy Steels

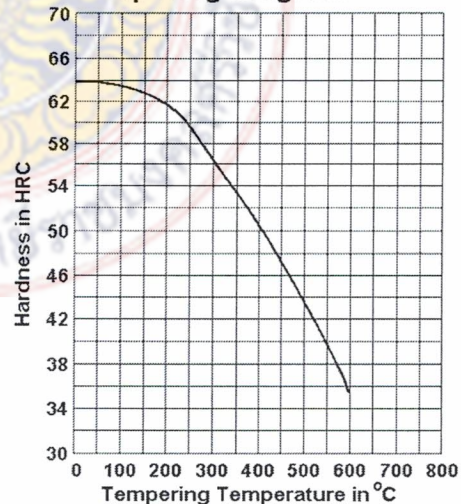
รูปที่ 2 ความสัมพันธ์ของระยะเวลาการเผาเข้ากับความหนาของ 2210 ที่อุณหภูมิชุบแข็ง

Time-Temperature-Transformation-Diagram



รูปที่ 3 CCT diagram ของ 2210

Tempering Diagram



รูปที่ 4 แผนภูมิการอบคืนตัว 2210



○ การอบสม่ำเสมอ (Equalization)

การอบสม่ำเสมอ เป็นการลดความเสี่ยงจากการเกิดรอยแตกร้าวเมื่อทำการชุบชิ้นงานจนเย็นตัวถึงอุณหภูมิห้อง ซึ่งจะทำให้โดยขณะที่ชุบชิ้นงานลงในสารชุบ เมื่ออุณหภูมิของชิ้นงานลดลงมาจนมีอุณหภูมิเหลือประมาณ 80°C (ไม่ควรต่ำกว่านี้) ให้รับนำชิ้นงานเข้าเตาอบที่มีอุณหภูมิ 100-150°C แล้วคงไว้จนกว่าชิ้นงานจะมีอุณหภูมิเท่ากันตลอดทั้งพื้นที่หน้าตัด หลังจากนั้นให้ทำการอบคืนตัวต่อไปโดยทันที

□ การขึ้นรูปและการแปรรูป (PROCESSING)

○ การออกแบบ (Design)

การออกแบบมีความสำคัญมากต่ออายุการใช้งานของเหล็กเครื่องมือ ชิ้นงานส่วนใหญ่มักเกิดความเสียหายได้ภายในระยะเวลาอันสั้นถ้ามีการออกแบบผิดพลาด โดยทั่วไปมีปัจจัยบางประการที่มีส่วนสนับสนุนให้เกิดรอยแตกร้าวหรือความเสียหายแก่ชิ้นงาน ได้แก่

- การออกแบบที่มีผนังบางมากเกินไป
- การเปลี่ยนแปลงพื้นที่หน้าตัดอย่างฉับพลัน
- การมีรอยบากที่มีมุมแหลมคม รวมทั้งการมีริ้วรอยที่เกิดจากการขัด การกลึง และการตอกรหัสรวมทั้งหมายเลขต่าง ๆ บนผิวชิ้นงาน

ในการออกแบบ ควรทำให้ชิ้นงานมีรูปร่างที่สมมาตรที่สุดเท่าที่จะเป็นไปได้ การทำให้ชิ้นงานมีความแข็งแรงสูง มีผิวที่แข็งสะอาด เรียบและมันเงา ปราศจากรอยขีดข่วน รวมทั้งการกำหนดค่ามุมรัศมีในบริเวณที่มีการเปลี่ยนแปลงพื้นที่หน้าตัดให้มากที่สุด จะมีส่วนช่วยให้ชิ้นงานมีอายุการใช้งานยาวนานขึ้น

○ การขึ้นรูปร้อน (Hot Forming)

ตารางที่ 3 แนะนำการชุบขึ้นรูป 2210

| การชุบขึ้นรูป | อุณหภูมิ (°C) | เย็นตัว |
|---------------|---------------|-------------|
| | 1095-980 | ช้า (ในเตา) |

การชุบขึ้นรูป 2210 เริ่มชุบในช่วงอุณหภูมิ 1095-980°C และไม่ควรชุบเมื่ออุณหภูมิต่ำกว่า 845°C ปล่อยให้เย็นตัวช้า ๆ ในเตา

○ การกลึงแปรรูป (Machining)

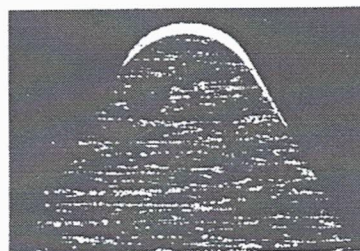
ภายหลังการกลึงหยาบชิ้นงาน ควรทำการอบคลายความเค้นที่อุณหภูมิ 600-650°C และทำการชุบแข็งและอบคืนตัว ก่อนทำการกลึงละเอียด (finish machining)

ตารางที่ 4 แนะนำค่าพารามิเตอร์สำหรับการกลึงแปรรูป

| Turning | | | | |
|-------------------|-------------------|-------------------|--------------------------------------|-------------------|
| Cutting materials | Operation | Cutting S (m/min) | Feed (mm/rev) | Depth of cut (mm) |
| 3207 | Roughing | 15-30 | 0.2-0.4 | 2-5 |
| 3207 | Finishing | 35-60 | 0.1-0.2 | 0.5-1 |
| HM P25/30 | Roughing | 70-150 | 0.3-0.8 | 2-6 |
| HM P10/P15 | Finishing | 100-180 | 0.1-0.3 | 0.5-1 |
| P25 TiC/TiN | Roughing | 130-200 | 0.4-1.0 | 3-8 |
| P15 TiAlN | Finishing | 270-390 | 0.1-0.4 | 0.75-3 |
| Milling | | | | |
| Cutting materials | Operation | Cutting S (m/min) | Feed S = 1) mm/min 2) mm/tooth | Depth of cut (mm) |
| 3243 | Roughing | 15-25 | 1) 20-50 | 6-10 |
| 3243 | Finishing | 10-15 | 1) 20-40 | 0.5-2 |
| 3243/TiN | Roughing | 25-40 | 1) 20-50 | 6-10 |
| 3243/TiN | Finishing | 40-65 | 1) 20-40 | 0.2-2 |
| HM Milling | Roughing | 40-80 | 2) 0.1-0.3 | 2-6 |
| HM Milling | Finishing | 60-100 | 2) 0.15 | 1-2 |
| HM Mill/TiN | Roughing | 80-160 | 2) 0.2-0.4 | 2-6 |
| HM Mill/TiN | Finishing | 90-180 | 2) 0.15 | 1-2 |
| Drilling | | | | |
| Cutting materials | Cutting S (m/min) | Feed (mm/rev) | Drill-dia. (mm) | |
| 3343 / 3243 | 10-18 | 0.04-0.2 | 8-16 | |
| 3343 / 3243 / TiN | 20-25 | 0.16-0.25 | 8-16 | |
| HM K10 | 50-80 | 0.06-0.30 | 20-47 | |

○ การเจียรไน (Grinding)

- การเจียรไนผิวชิ้นงาน ควรปฏิบัติตามคำแนะนำดังนี้
- ใช้ล้อขัดให้ถูกต้อง ทั้งด้านชนิด ขนาดและพันธะของเม็ดขัด ผิวชิ้นงานที่แข็งควรใช้ล้อขัดที่มีความอ่อนนุ่ม
 - ใช้แรงกดให้เหมาะสม ผิวที่แข็งควรใช้แรงกดต่ำลง
 - ใช้สารหล่อเย็นช่วยระบายความร้อนให้มากเพียงพอและควบคุมทิศทางการไหลให้ถูกต้อง



New hardening zone due to faulty grinding



○ การขัดเงา (Polishing)

คุณภาพของผิวขัดเงาจะขึ้นอยู่กับปัจจัย 3 ประการ คือ

๑. คุณภาพของเหล็กทำแม่พิมพ์

ผิวที่ได้จากการขัดเงาจะขึ้นอยู่กับกรรมวิธีรมลทินปนเปื้อนในเนื้อเหล็ก หรือการมีความแข็งที่ไม่สม่ำเสมอ เหล็กที่ใช้ทำแม่พิมพ์ควรมีความสะอาดและบริสุทธิ์สูง รวมทั้งมีโครงสร้างและความแข็งสม่ำเสมอตลอดทั้งชิ้น ซึ่งกระบวนการผลิตเหล็กแบบ ESR (Electro Slag Remelting) และ VAR (Vacuum Arc Remelting) จะช่วยให้เหล็กมีความบริสุทธิ์สูงและมีโครงสร้างที่สม่ำเสมอได้มากที่สุด

๒. สภาพการอบชุบทางความร้อน

ผิวของชิ้นงานที่แข็งกว่าจะทำให้ขัดเงาได้ดีกว่า ผิวที่มีความแข็งมากกว่า 50 HRC จะสามารถขัดเงาจนใสคล้ายกระจกได้ และถ้าผิวของชิ้นงานมีความแข็งน้อยกว่านี้ จะมีโอกาสเสี่ยงต่อการเกิดผิวเป็นคลื่น (orange peel)

๓. วิธีการขัดเงา

นอกจากนี้ผิวที่ได้จากการขัดเงาจะขึ้นอยู่กับประสบการณ์และความชำนาญของผู้ขัดอย่างมาก การเพิ่มความละเอียดของเม็ดขัดที่ละเอียดลง จะทำให้ได้คุณภาพของผิวขัดเงาดีขึ้น

○ การเชื่อม (Welding)

การเชื่อม 2210 และเหล็กเครื่องมือทั่วไป มีโอกาสเสี่ยงต่อการเกิดแตกร้าวได้อย่างมาก ดังนั้นควรทำการเชื่อมในกรณีที่ไม่สามารถหลีกเลี่ยงได้เท่านั้น

การเชื่อม 2210 แนะนำให้ใช้ลวดเชื่อมที่หุ้ม ฟลักซ์เบสิก ที่มีส่วนผสมทางเคมีเหมือนหรือใกล้เคียงกัน และสำหรับชิ้นงานได้ผ่านกระบวนการชุบแข็งมาแล้ว ควรใช้ลวดเชื่อมที่มีส่วนผสมของโครเมียมและนิกเกิลเป็นปริมาณมาก เช่น AWS: E 312-16 เป็นต้น นอกจากนี้ควรทำการเผาอุ่นชิ้นงานที่อุณหภูมิอบคืนตัว แต่ต้องไม่ต่ำกว่า 200°C ทำการเชื่อมที่อุณหภูมินี้ อบจนถึงอุณหภูมิอบคืนตัวทันทีคงไว้เป็นเวลา 2 ชั่วโมง ทำให้เย็นตัวในอากาศจนถึง 80°C และอบจนถึงอุณหภูมิการอบคืนตัวอีกครั้ง คงไว้เป็นเวลา 2 ชั่วโมง

○ การเคลือบผิวแข็งโครเมียม (Hard Chromium Plating)

2210 ที่เคลือบผิวแข็งโครเมียม ควรอบคืนตัวทันที ที่อุณหภูมิ 180°C ระยะเวลา 4 ชม. เพื่อป้องกันปัญหาจากการแตกเปราะจากการมีไฮโดรเจนในโครงสร้าง

○ การอบคลายความเค้นระหว่างการใช้งาน (Intermediate Stress-Relieving)

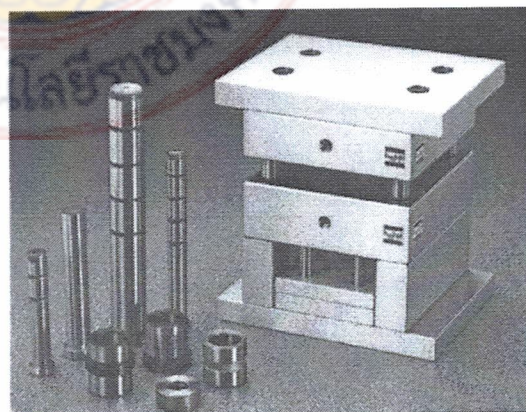
สำหรับชิ้นงานที่ต้องได้รับความเค้นสูงมาก ๆ การอบคืนตัวในช่วงอุณหภูมิที่ต่ำกว่าอุณหภูมิการอบคืนตัวครั้งสุดท้าย 30°C ในแต่ละครั้ง จะสามารถช่วยลดความเค้นที่เกิดขึ้นในระหว่างการใช้งานของเหล็กเครื่องมือลงได้ ซึ่งจะช่วยให้เหล็กมีอายุการใช้งานยาวนานขึ้น

○ การชุบที่อุณหภูมิต่ำกว่าศูนย์องศา (Subzero Cooling)

โดยปกติภายหลังจากการชุบแข็งเหล็กกล้าเครื่องมือ มักมีปริมาณของออสเทนไนต์หลงเหลือจำนวนหนึ่งอยู่เสมอ ซึ่งสามารถเปลี่ยนโครงสร้างเป็นมาร์เทนไซต์ได้ในภายหลัง และการเปลี่ยนแปลงโครงสร้างที่เกิดขึ้นนี้ จะส่งผลให้เกิดการเปลี่ยนแปลงทางขนาดอีกเล็กน้อยภายหลังจากการอบคืนตัวหรือนำไปใช้งาน ซึ่งในงานทั่วไปพอสามารถยอมรับการเปลี่ยนแปลงทางขนาดนี้ได้ แต่ในการใช้งานบางลักษณะก็ไม่อาจสามารถยอมรับได้ เช่น ในอุปกรณ์เครื่องมือวัดละเอียด หรือในงานที่ต้องการความแม่นยำสูง ซึ่งวิธีการที่ดีที่สุดในการกำจัดปริมาณของออสเทนไนต์หลงเหลือให้หมดไป คือ การแช่แข็งเหล็กเครื่องมือที่อุณหภูมิต่ำประมาณ -80°C ภายหลังจากการจุ่มชุบ และหลังจากนั้นทำการอบคลายความเค้นที่อุณหภูมิ 120-150°C ต่อไป ซึ่งวิธีการนี้ควรทำซ้ำกันหลาย ๆ ครั้ง

○ การเคลือบผิวแข็งโครเมียม (Hard Chromium Plating)

2210 ที่เคลือบผิวแข็งโครเมียม ควรอบคืนตัวทันที ที่อุณหภูมิ 180°C ระยะเวลา 4 ชม. เพื่อป้องกันปัญหาจากการแตกเปราะจากการมีไฮโดรเจนในโครงสร้าง



□ คุณลักษณะทั่วไป (General Characteristics)

| ส่วนผสมทางเคมี (%wt.) | C | Mn | Cr | V | W |
|-----------------------|------------------------------|-----|-----|-----|-----|
| | 0.95 | 1.1 | 0.6 | 0.1 | 0.6 |
| AISI | O1 | | | | |
| JIS | SKS-3 | | | | |
| DIN | 1.2510 / 100MnCrW4 | | | | |
| สภาพจำหน่าย | อบอ่อน ความแข็งสูงสุด 230 HB | | | | |
| สภาพหลังชุบ | ชุบแข็งและอบคืนตัว 58-64 HRC | | | | |

2510 เป็นเหล็กกล้าเครื่องมือกลุ่มงานเย็นที่สามารถชุบแข็งด้วยน้ำมัน จากการที่ผสมกันระหว่างของธาตุคาร์บอนและแมงกานีสอย่างละประมาณ 1.0% โดยน้ำหนักทำให้มีความสามารถในการชุบแข็งลึก (Hardenability) ได้ดีเยี่ยม นอกจากนี้ 2510 ยังให้ความแข็งที่สูงมากภายหลังการชุบแข็ง (64 HRC) มีความเหนียวแกร่งดีมาก สามารถนำไปใช้ในงานทั่วไปที่มีอุณหภูมิไม่เกิน 200°C ได้อย่างกว้างขวาง จากการให้ผิวที่แข็งและมีความเหนียวแกร่งที่ภายในดีภายหลังการอบคืนตัว

○ คุณลักษณะเด่น (Significant Characteristics)

- รักษาความแข็งของคมตัดได้ดีพอสมควร
- ชุบแข็งได้ลึก ให้ความแข็งสูงหลังการชุบแข็ง
- มีความเหนียวแกร่งดี
- ด้านทานการสูญเสียคาร์บอนที่ผิวได้ดีระหว่างการอบชุบ
- ตัดกลึง ได้ง่าย
- สามารถชุบแข็งโครมหลังการชุบแข็งได้

□ คุณสมบัติทางกายภาพ (Physical Properties)

| คุณสมบัติ | อุณหภูมิทดสอบ | | |
|--|---------------|-------|-------|
| ค่าการนำความร้อน Thermal Conductivity (J/cm·s·°C) | 20°C | 350°C | 700°C |
| | 0.335 | 0.320 | 0.309 |
| สัมประสิทธิ์การยืดตัว Modulus of elasticity (10 ⁵ N/mm ²) | 20°C | 200°C | 400°C |
| | 2.0 | 1.9 | 1.8 |
| โมดูลัสของการยืดหยุ่น ที่ 20°C Modulus of elasticity (GPa) | 210 | | |
| ความหนาแน่น Density (g/cm ³) | 7.85 | | |
| สภาพทางแม่เหล็ก Magnetizability | ซึมซับ | | |

○ การใช้งาน (Applications)

2510 นิยมใช้ทำ แม่พิมพ์แบลิ่งกึ่ง แม่พิมพ์ แสดงบั้ง แม่พิมพ์เพรส แม่พิมพ์ตัดงอโลหะแผ่น แม่พิมพ์ปั๊มเหรียญ ที่มีปริมาณการผลิตไม่สูงมากนัก สำหรับงานแบลิ่งกึ่งโลหะแผ่นหนาไม่เกิน 4 มม. นอกจากนี้ยังสามารถใช้ทำแม่พิมพ์รีดเกลียว ส่วนประกอบในแม่พิมพ์ที่ต้องการความแข็งสูง ดอกสว่านเจาะไม้ หรือพลาสติก บรอกซ์ (broaches) เครื่องมือวัดละเอียด แม่พิมพ์พลาสติก ไบมัดตัดเค็นอนพลาสติกและไม้ ตัวอย่างของการนำไปใช้งานดังในตารางที่ 1

ตารางที่ 1 ตัวอย่างการใช้งานของ 2510

| การใช้งาน | ความแข็ง (HRC) |
|---|----------------|
| แม่พิมพ์แบลิ่งกึ่งและส่วนประกอบ Blanking dies and stamping dies (โลหะแผ่นหนาไม่เกิน 4 มม.) | 58-62 |
| Blanking dies สำหรับ ไม้, ยาง, หนัง, ผ้า และกระดาษ | 58-64 |
| Pressure part, pressure pad, intermediate plate | 56-60 |
| Stripper, stripper plate | 58-60 |
| Spring bolt, punch guide, guide pin, guide column | 58-60 |
| Ejector plate | 56-60 |
| Hold down fixture | 58-62 |
| ไบมัดเค็นอน | |
| วัสดุตัดหนาไม่เกิน 4 มม. | 56-60 |
| ไบมัดงานพลาสติก | 56-60 |
| เครื่องมือสำหรับงานขึ้นรูปเย็น | |
| Punches and dies for cold extrusion | 58-62 |
| Deep drawing tools | 60-64 |
| Stamping tools | 58-62 |
| Bending tools | 58-62 |
| Rim rolling tools | 56-62 |
| แม่พิมพ์พลาสติกและส่วนประกอบ | |
| แม่พิมพ์ขนาดเล็กถึงขนาดกลาง | 54-60 |
| Pressure pad, lead pin | 58-62 |
| Sprue bushing | 58-60 |
| เครื่องมือวัดละเอียด | 56-62 |

หมายเหตุ ค่าความแข็งสามารถเปลี่ยนแปลงได้ขึ้นอยู่กับสภาพการนำไปใช้

☐ กระบวนการอบชุบความร้อน (Heat Treatments)

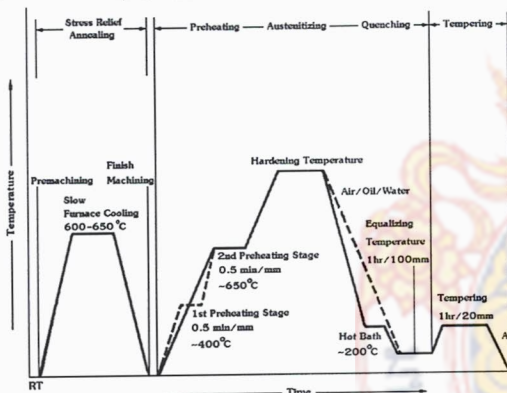
ตารางที่ 2 กระบวนการอบชุบทางความร้อน

| | | | |
|-------------------|---------------|---------------------------|---------------|
| การอบอ่อน | อุณหภูมิ (°C) | การเย็นตัว | ความแข็ง |
| | 740-770 | ในเตา | ≤ 230 HB |
| การอบคลายความเค้น | อุณหภูมิ (°C) | การเย็นตัว | |
| | 650-675 | อากาศ | |
| การเผาอ่อนชิ้นงาน | ชั้นที่ | อุณหภูมิ (°C) | เวลา/ความหนา |
| | 1 | 400 | 30 วินาที/มม. |
| | 2 | 650 | 30 วินาที/มม. |
| การชุบแข็ง | อุณหภูมิ (°C) | สารชุบ | ความแข็ง |
| | 780-820 | น้ำมัน/อ่างร้อน 180-220°C | 64 HRC |

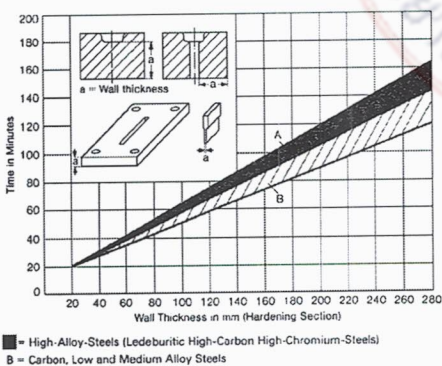
การอบคืนตัว

| | | | | |
|--------|-----|-----|-----|-----|
| T (°C) | 100 | 200 | 300 | 400 |
| HRC | 64 | 62 | 57 | 53 |

μ ขั้นตอนการชุบแข็ง (Hardening Processes)

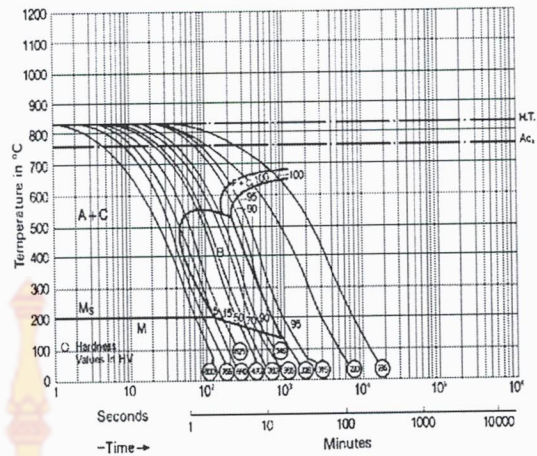


รูปที่ 1 แผนภาพการชุบแข็ง 2510



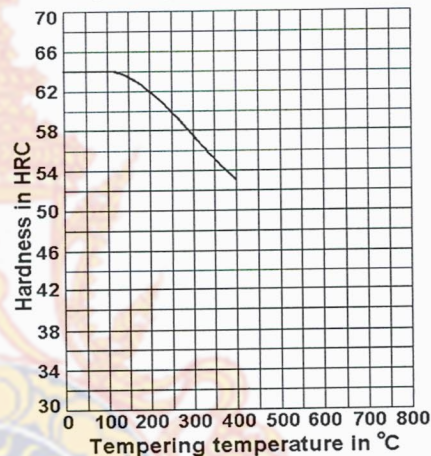
รูปที่ 2 เวลาการเผาเซ็กกับความหนาของ 2510

Time-Temperature-Transformation-Diagram



รูปที่ 3 CCT diagram ของ 2510

Tempering Diagram



รูปที่ 4 แผนภูมิการอบคืนตัว 2510

○ การชุบที่อุณหภูมิต่ำกว่าศูนย์องศา (Subzero Cooling)

โดยปกติภายหลังจากการอบชุบทางความร้อนเหล็กเครื่องมือมักมีปริมาณของออสเทนไนต์หลงเหลือจำนวนหนึ่งเสมอ ซึ่งสามารถเปลี่ยนโครงสร้างเป็นมาร์เทนไซต์ได้ในภายหลัง และการเปลี่ยนแปลงโครงสร้างที่เกิดขึ้นนี้ จะส่งผลให้เกิดการเปลี่ยนแปลงทางขนาดที่เล็กน้อย แต่ในบางลักษณะงานก็อาจไม่สามารถยอมรับได้ เช่น ในอุปกรณ์เครื่องมือวัดละเอียดต่าง ๆ ซึ่งวิธีการที่ดีที่สุดในการกำจัดปริมาณของออสเทนไนต์หลงเหลือให้หมดไป คือ การแช่แข็งเหล็กเครื่องมือที่อุณหภูมิต่ำประมาณ -80°C ภายหลังจากการจุ่มชุบ และหลังจากนั้นทำการ อบคลายความเค้นที่อุณหภูมิ 120-150°C ต่อไป วิธีการนี้มีความเหมาะสมมากสำหรับเครื่องมือวัดละเอียด และวิธีการนี้ควรทำซ้ำกันหลาย ๆ ครั้ง



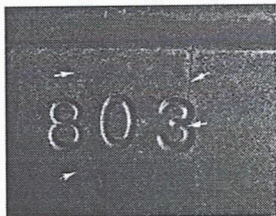
□ การขึ้นรูปและการแปรรูป (Processing)

○ การออกแบบ (Design)

การออกแบบมีความสำคัญมากต่ออายุการใช้งานของเหล็กเครื่องมือ ชิ้นงานส่วนใหญ่มักเกิดความเสียหายได้ภายในระยะเวลาอันสั้นถ้าการออกแบบมีความผิดพลาด โดยทั่วไปมีปัจจัยบางประการที่มีส่วนสนับสนุนให้เกิดรอยแตกร้าวหรือความเสียหายแก่ชิ้นงาน ได้แก่

- การออกแบบที่มีผนังบางมากเกินไป
- การเปลี่ยนแปลงพื้นที่หน้าตัดอย่างฉับพลัน
- การมีรอยบากที่มีมุมแหลมคม และการมีริ้วรอยที่เกิดจากการขัด การกลึง และการตอกรหัสรวมทั้งหมายเลขต่าง ๆ บนผิวชิ้นงาน

ในการออกแบบ ควรทำให้ชิ้นงานมีรูปร่างที่สมมาตรที่สุดเท่าที่จะเป็นไปได้ การทำให้ชิ้นงานมีความแข็งแรงสูง มีผิวที่แข็ง สะอาด เรียบและมันเงา ปราศจากรอยขีดข่วน รวมทั้งการกำหนดค่ามุมรัศมีในบริเวณที่มีการเปลี่ยนแปลงพื้นที่หน้าตัดให้มากที่สุด จะมีส่วนช่วยให้ชิ้นงานมีอายุการใช้งานยาวนานขึ้น



○ การขึ้นรูปร้อน (Hot Forming)

ตารางที่ 3 แนะนำการขึ้นรูปร้อน 2510

| | | |
|----------------|---------------|-------------|
| การขึ้นรูปร้อน | อุณหภูมิ (°C) | เย็นตัว |
| | 1050-850 | ช้า (ในเตา) |
| การทุบขึ้นรูป | อุณหภูมิ (°C) | เย็นตัว |
| | 1065-980 | ช้า (ในเตา) |

การทุบขึ้นรูป 2510 ควรเริ่มทุบในช่วงอุณหภูมิ 1065-980°C และไม่ควรทุบเมื่อชิ้นงานอุณหภูมิต่ำกว่า 845°C เมื่อการทุบเสร็จสิ้น ควรปล่อยให้เย็นตัวลงอย่างช้า ๆ ในเตา

○ การกลึงแปรรูป (Machining)

ภายหลังการกลึงหยาบชิ้นงาน ควรทำการอบคลายความเค้นที่อุณหภูมิ 600-650°C และทำการชุบแข็งและอบคืนตัว ก่อนทำการกลึงละเอียด (finish machining)

ตารางที่ 4 แนะนำค่าพารามิเตอร์สำหรับการกลึงแปรรูป

| Machining | High speed tools | | Carbide tools | |
|-----------------------------|------------------|-------------|------------------|-------------|
| | Cutting S. m/min | Feed mm/rev | Cutting S. m/min | Feed mm/rev |
| Turning | 15-30 | 0.10-0.30 | 70-150 | 0.3-0.1 |
| Boring | 10-18 | 0.04-0.16 | | |
| Thread-cutting | 4-6 | | | |
| Reaming | 4-6 | 0.05-0.40 | | |
| Milling (Shank type cutter) | | mm/min | | mm/min |
| Depth of cut 8 mm | 12-20 | 20-50 | 35-70 | 50-100 |
| depth of cut 1 mm | 18-30 | 35-70 | 60-100 | 100-170 |
| Milling (Blade cutters) | | mm/min | | mm/min |
| Depth of cut 6 mm | | | 70-120 | 60-100 |
| Depth of cut 1 mm | | | 100-150 | 180-270 |

| | | | | | |
|--------------|---------|---------|----------|---------|------|
| Carbide tool | turning | P10-P30 | HSS tool | boring | 3343 |
| | milling | P25-P40 | | milling | 3243 |
| | | | | turning | 3207 |

○ การกัดสปาร์ค (Electrical Discharge Machining)

หลังจากการทำ EDM ควรทำการอบคลายความเค้นที่อุณหภูมิต่ำกว่าอุณหภูมิการอบคืนตัวครั้งสุดท้าย 30°C เพื่อลดปัญหาที่อาจเกิดจากผิวที่ได้จากการทำ EDM

○ การเจียรไน (Grinding)

- การเจียรไนผิวชิ้นงาน ควรปฏิบัติตามคำแนะนำดังนี้
- ใช้ล้อขัดให้ถูกต้อง ทั้งด้านชนิด ขนาดและพันธะของเม็ดขัด
 - ผิวชิ้นงานที่แข็งควรใช้ล้อขัดที่มีความอ่อนนุ่ม
 - ใช้แรงกดให้เหมาะสม ผิวที่แข็งควรใช้แรงกดต่ำลง
 - ใช้สารหล่อเย็นช่วยระบายความร้อนให้มากเพียงพอและควบคุมทิศทางการไหลให้ถูกต้อง



○ การขัดเงา (Polishing)

คุณภาพของผิวขัดเงาจะขึ้นอยู่กับปัจจัย 3 ประการ คือ

๑. คุณภาพของเหล็กทำแม่พิมพ์

ผิวที่ได้จากการขัดเงาจะขึ้นอยู่กับกรรมวิธีการขึ้นรูปเนื้อเหล็ก หรือการมีความแข็งที่ไม่สม่ำเสมอ เหล็กที่ใช้ทำแม่พิมพ์ควรมีความสะอาดและบริสุทธิ์สูง รวมทั้งมีโครงสร้างและความแข็งสม่ำเสมอตลอดทั้งชิ้น ซึ่งกระบวนการผลิตเหล็กแบบ ESR (Electro Slag Remelting) และ VAR (Vacuum Arc Remelting) จะช่วยให้เหล็กมีความบริสุทธิ์สูงและมีโครงสร้างที่สม่ำเสมอได้มากที่สุด

๒. สภาพการอบชุบทางความร้อน

ผิวของชิ้นงานที่แข็งกว่าจะทำให้ขัดเงาได้ดีกว่า ผิวที่มีความแข็งมากกว่า 50 HRC จะสามารถขัดเงาจนใสคล้ายกระจกได้ และถ้าผิวของชิ้นงานมีความแข็งน้อยกว่านี้ จะมีโอกาสเสี่ยงต่อการเกิดผิวเป็นคลื่น (orange peel)

๓. วิธีการขัดเงา

นอกจากนี้ผิวที่ได้จากการขัดเงาจะขึ้นอยู่กับประสบการณ์และความชำนาญของผู้ขัดอย่างมาก การเพิ่มความละเอียดของเม็ดขัดที่ละเอียด จะทำให้ได้คุณภาพของผิวขัดเงาดีขึ้น ข้อแนะนำสำหรับวิธีการขัดผิวแม่พิมพ์พลาสติกสามารถดูได้จากตารางที่ 5

ตารางที่ 5 แนะนำขั้นตอนการขัดเงาแม่พิมพ์พลาสติก

| ขั้นตอน | เหล็กที่มีความแข็งประมาณ 32 HRC | เหล็กที่มีความแข็งประมาณ 54 HRC |
|------------------------|--|---|
| 1. การตัดกลึงเบื้องต้น | Milling, Turning, EDM | Milling, Turning, EDM |
| 2. การเจียรหยาบ | 180 กริต | 180 กริต บนกระดาษทราย หรือผ้าลินิน |
| 3. การเจียรละเอียด | 320 กริตบนแท่น จนถึง 500 กริต บนผ้าลินิน | 220 กริต บนแท่น จนถึง 320 กริต บนผ้าลินิน |
| 4. การขัดเงา | ผงขัดเพชร 15 μm ผงขัดเพชร 6 μm บนผ้าสักหลาดหรือวัสดุที่มีเส้นใย | ผงขัดเพชร 45 μm บนไม้/ทองแดงแข็ง ผงขัดเพชร 15 μm บนวัสดุเส้นใยแข็งปานกลาง ผงขัดเพชร 6 μm ผงขัดเพชร 3 μm และ 1 μm บนผ้า/สักหลาดที่นุ่ม |

○ การเชื่อม (Welding)

การเชื่อม 2510 และเหล็กเครื่องมือทั่วไป มีโอกาสเสี่ยงต่อการเกิดแตกร้าได้อย่างมาก ดังนั้นควรทำการเชื่อมในกรณีที่ไม่สามารถหลีกเลี่ยงได้เท่านั้น

การเชื่อม 2510 แนะนำให้ใช้ลวดเชื่อมที่หุ้มด้วยฟลักซ์เบสิก และสำหรับชิ้นงานได้ผ่านกระบวนการชุบแข็งมาแล้ว ควรใช้ลวดเชื่อมที่มีส่วนผสมของโครเมียมและนิกเกิลเป็นปริมาณมาก เช่น AWS : E 312-16 เป็นต้น นอกจากนี้ควรทำการเผาอ่อนชิ้นงานที่อุณหภูมิอบคืนตัวแต่ต้องไม่ต่ำกว่า 200°C ทำการเชื่อมที่อุณหภูมินี้ อบจนถึงอุณหภูมิการอบคืนตัวทันทีคงไว้เป็นเวลา 2 ชั่วโมง ทำให้เย็นตัวในอากาศจนถึง 80°C และอบจนถึงอุณหภูมิการอบคืนตัวอีกครั้ง คงไว้เป็นเวลา 2 ชั่วโมง

○ การเคลือบผิวแข็งโครเมียม (Hard Chromium Plating)

2510 ที่เคลือบผิวแข็งโครเมียม (ชุบฮาร์ดโครม) ควรอบคืนตัวที่อุณหภูมิ 180°C ระยะเวลา 4 ชม.

○ การอบคลายความเค้นระหว่างการใช้งาน (Intermediate Stress-Relieving)

สำหรับชิ้นงานที่ต้องได้รับความเค้นสูงมาก ๆ ในระหว่างการทำงานนั้น ในช่วงระหว่างที่มีการหยุดพักงาน การอบคืนตัวในช่วงอุณหภูมิที่ต่ำกว่าอุณหภูมิการอบคืนตัวครั้งสุดท้ายประมาณ 30°C ในแต่ละครั้ง จะสามารถช่วยลดความเค้นสะสมที่เกิดขึ้นในเครื่องมือหรือแม่พิมพ์ ซึ่งจะช่วยให้แม่พิมพ์มีอายุการใช้งานยาวนานขึ้น

□ การปรับปรุงคุณภาพผิว (Surface Treatments)

| กระบวนการ | อุณหภูมิ (°C) | คุณสมบัติของเหล็กที่ต้องมี | ความหนาของชั้นผิว | ความแข็ง (HV) |
|---------------------|---------------|---|-------------------|--------------------|
| คาร์บูไรซิงค์ | 860-900 | ปริมาณ C ต่ำ, ไม่ไวต่อเกิดการเกิดความร้อนขึ้นสูง | จนถึง 2 มม. | สูงสุด 900 |
| ไนโตรซิงค์ | 470-570 | ตำแหน่งต่อการอบคืนตัวที่อุณหภูมิอบคืนตัว, ชุบแข็งและอบคืนตัวแล้ว, กำจัดฟอสฟอรัสแล้ว | จนถึง 0.5 มม. | สูงสุด 1100 |
| โบโรซิงค์ | 800-1050 | ไม่ควรมี Si ผสม, ไม่ไวต่อเกิดการเกิดความร้อนขึ้นสูง | จนถึง 0.4 มม. | สูงสุด 2000 |
| ออกไซด์ซิงค์ | 300-550 | ตำแหน่งต่อการอบคืนตัวที่อุณหภูมิอบคืนตัว, ผิวสะอาดปราศจากไขมัน | จนถึง 0.01 มม. | ไม่มีผลต่อความแข็ง |
| สปาร์คดีโพลีซิงค์ | >> 1000 | ไม่จำเป็น | จนถึง 0.1 มม. | ประมาณ 950 |
| เคลือบ TIC ด้วย CVD | > 900 | ไม่ไวต่อเกิดการเกิดความร้อนขึ้นสูง, ผิวโลหะต้องสุกสว่าง | 6-9 ไมครอน | สูงสุด 4800 |
| เคลือบ TIC ด้วย PVD | ประมาณ 500 | ตำแหน่งต่อการอบคืนตัวที่อุณหภูมิอบคืนตัว, ต้องมีความแข็งสูงพอ | 2-5 ไมครอน | 2000-2500 |
| เคลือบฮาร์ดโครม | 50-70 | มีปริมาณ C ต่ำสุด, กำจัดฟอสฟอรัสที่ออกมา, ทนต่อการอบชุบในบรรยากาศปกติได้ | จนถึง 1 มม. | 1000-1200 |