

หัวข้อวิทยานิพนธ์	อิทธิพลของส่วนผสมทางเคมีและโครงสร้างจุลภาคต่อการชุบผิวแข็งเหล็ก
หน่วยกิตของวิทยานิพนธ์	15 หน่วย
โดย	นายนันทน์ เกื้อผือบ
อาจารย์ที่ปรึกษา	ผศ.ดร.ปัจญญา ศรีจันทร์
ระดับการศึกษา	คร.นั้นทัน ถาวรังสูร
สาขาวิชา	วิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต
ปีการศึกษา	เทคโนโลยีวัสดุ
	2541

บทคัดย่อ

งานวิจัยนี้ เป็นการศึกษาอิทธิพล ของพารามิเตอร์ชนิดของเหล็กต่อการชุบผิวแข็ง กระบวนการชุบผิวแข็งที่ศึกษา คือ กระบวนการพลาสม่าไนโตรดิฟาย กระบวนการแก๊สคาร์บอนไรซิ่ง พารามิเตอร์ของการชุบผิวแข็งที่ศึกษา คือ อุณหภูมิ และเวลาในการชุบ และผลการอบชุบที่ศึกษา คือ ความแข็งผิว การซึมลึกของผิวแข็งและโครงสร้างจุลภาค และเหล็กที่ใช้ในการศึกษา คือเหล็กที่มีเชื้อตามภาษาท้อง俗ดว่า เหล็กหัวสีแดง เหล็กเพลาขาว และเหล็กหัวสีฟ้า นอกจากนี้ได้ศึกษา เหล็กกล้าเติมคาร์บอนผิว เหล็กเครื่องมือกลุ่มทำงานร้อนและเหล็กเครื่องมือกลุ่มทำงานเย็น

ในการศึกษาการชุบผิวแข็ง โดยกระบวนการพลาสม่าไนโตรดิฟายศึกษาที่เวลาเผา灼 20 ชั่วโมง ที่อุณหภูมิเผา $520 - 550^{\circ}\text{C}$ และ 570°C ผลการศึกษาพบว่า เหล็กหัวสีแดงเผาที่อุณหภูมิ 550°C ให้ความแข็งผิวได้สูงกว่าอุณหภูมิ 520°C และ 570°C และโครงสร้างจุลภาคที่ผิวเหมือนกันคือได้ ϵ -compound (Fe_{2-3}N) กระบวนการเกิดโครงสร้างจุลภาคที่ผิว ที่อุณหภูมิสูงซึมลึก ได้มากกว่าอุณหภูมิต่ำ เหล็กเพลาขาวเผาที่อุณหภูมิ 520°C ให้ความแข็งผิวได้สูงกว่าอุณหภูมิ 550°C และ 570°C และ โครงสร้างจุลภาคที่ผิวเหมือนกันคือได้ ϵ -compound (Fe_{2-3}N) กระบวนการเกิดโครงสร้างจุลภาคที่ผิว วัดได้เท่ากัน เหล็กหัวสีฟ้าเผาที่อุณหภูมิ 550°C ให้ความแข็งผิวได้สูงกว่าอุณหภูมิ 520°C และ 570°C และ โครงสร้างจุลภาคที่ผิวเหมือนกันคือได้ γ -compound (Fe_4N) กระบวนการเกิดโครงสร้างจุลภาคที่ผิว ให้ความแข็งผิวได้สูงกว่าอุณหภูมิต่ำ เหล็กกล้าเติมคาร์บอนผิวเผาที่อุณหภูมิ 550°C และ 570°C ให้ความแข็งผิวได้สูงกว่าอุณหภูมิ 520°C และ โครงสร้างจุลภาคที่ผิวเหมือนกันคือได้ γ -compound (Fe_4N) กระบวนการเกิดโครงสร้างจุลภาคที่ผิว ที่อุณหภูมิสูงซึมลึก ได้มากกว่าอุณหภูมิ

ค่า เหล็กเครื่องมือกลุ่มทำงานร้อนและเหล็กเครื่องมือกลุ่มทำงานเย็น metaที่อุณหภูมิสูงให้ความแข็ง
ผิวได้สูงกว่าอุณหภูมิต่ำ และโครงสร้างจุลภาคที่ผิวนี้มีอนกันคือได้ γ -compound (Fe_4N) กระบวนการ
เกิดโครงสร้างจุลภาคที่ผิว ที่อุณหภูมิสูงซึ่งลึกได้มากกว่าอุณหภูมิต่ำ

ผลการศึกษาที่อุณหภูมิ $550^{\circ}C$ โดยเวลาเผาแซ่ 15 20 ชั่วโมง และ 40 ชั่วโมง ได้พบ
ว่า เหล็กหัวสีแดงที่เวลาเผาแซ่ 15 และ 40 ชั่วโมง ให้ความแข็งผิวสูงกว่าเวลา 20 ชั่วโมง การเกิด
โครงสร้างจุลภาคเหมือนกันคือ E-compound ($Fe_{23}N$) กระบวนการเกิดโครงสร้างจุลภาคที่ผิว ที่เวลาเผา
ขาว การซึมลึกได้มากกว่าเวลาเผาสั้น เหล็กเพลาขาวที่เวลาเผาแซ่ 15 ชั่วโมง ให้ความแข็งผิวสูง
กว่าเวลา 20 ชั่วโมงและ 40 ชั่วโมง เมื่อเวลาเผาแซ่ยาวทำให้ความแข็งผิวลดลงด้วย การเกิดโครง
สร้างจุลภาคเหมือนกันคือ E-compound ($Fe_{23}N$) กระบวนการเกิดโครงสร้างจุลภาคที่ผิว ที่เวลาขาวการ
ซึมลึกได้มากกว่าเวลาสั้น เหล็กหัวสีฟ้า เหล็กกล้าเติมคาร์บอนผิว เหล็กเครื่องมือกลุ่มทำงานร้อน^๔
และเหล็กเครื่องมือกลุ่มทำงานเย็น ที่เวลาเผาแซ่ 20 ชั่วโมง ให้ความแข็งผิวสูงกว่าเวลา 15 ชั่วโมง
และ 40 ชั่วโมง เมื่อเวลาเผาแซ่ยาวทำให้ความแข็งผิวลดลงด้วย การเกิดโครงสร้างจุลภาคเหมือนกัน
คือ γ -compound (Fe_4N) กระบวนการเกิดโครงสร้างจุลภาคที่ผิว ที่เวลาเผาแซ่ยาวซึ่งลึกได้มากกว่าเผา
แซ่สั้น

ในการศึกษาการขับผิวแข็งโดยแก๊สคาร์บอนไรซิ่ง เมื่อเผาที่อุณหภูมิ $900^{\circ}C$ และ $920^{\circ}C$ เวลา
เผาแซ่ 4 ชั่วโมง ผลการศึกษาพบว่าเหล็กหัวสีแดงและเหล็กเพลาขาว ความแข็งผิวแตกต่างกัน คือที่
อุณหภูมิต่ำให้ความแข็งสูงกว่าอุณหภูมิสูง และการเกิดโครงสร้างจุลภาคเหมือนกันคือ มาร์เทนไซต์
สำหรับเหล็กหัวสีฟ้า เหล็กกล้าเติมคาร์บอนผิว เหล็กเครื่องมือกลุ่มทำงานร้อนและเหล็กเครื่องมือ^๕
กลุ่มทำงานเย็น พบร่วมกันความแข็งผิวเมื่อบาบูนที่อุณหภูมิสูงความแข็งผิวสูงกว่าเมื่อบาบูนที่อุณหภูมิต่ำ
แต่การเกิดโครงสร้างจุลภาคที่ผิวนี้มีอนกันคือ มาร์เทนไซต์ และคาร์ไบด์

เมื่อบาบูนที่อุณหภูมิ $920^{\circ}C$ โดยใช้เวลาเผาแซ่ 2 4 ชั่วโมง และ 6 ชั่วโมง ผลการศึกษา
พบว่าเหล็กหัวสีแดงที่เวลาเผาแซ่ต่างกัน กล่าวคือที่เวลาเผาแซ่สั้น ความแข็งผิวสูงกว่าเวลาเผาแซ่ยาว
โครงสร้างจุลภาคที่เกิดจะเหมือนกันคือ มาร์เทนไซต์ เหล็กเพลาขาวที่เวลาเผาแซ่ 4 ชั่วโมงมีความ
แข็งผิวสูงกว่า 2 ชั่วโมงและ 6 ชั่วโมง เวลาเผาแซ่ยังขวนานความแข็งผิวจะลดลง การเกิดโครง
สร้างจุลภาคไม่แตกต่างกัน เหล็กสีฟ้าที่เวลาเผาแซ่ 2 ชั่วโมงมีความแข็งผิวสูงกว่า 4 ชั่วโมงและ 6
ชั่วโมง เวลาเผาแซ่ยังขวนานความแข็งผิวจะลดลง การเกิดโครงสร้างจุลภาคไม่แตกต่างกัน
เหล็กกล้าเติมคาร์บอนผิวที่เวลาเผาแซ่ 2 ชั่วโมงและ 6 ชั่วโมงมีความแข็งผิวสูงกว่าที่ 4 ชั่วโมงและ
การเกิดโครงสร้างไม่แตกต่างกัน เหล็กเครื่องมือกลุ่มทำงานร้อนที่เวลาเผาแซ่ 4 ชั่วโมงมีความ

แข็งผิวสูงกว่าที่ 2 ชั่วโมงและ 6 ชั่วโมงและการเกิดโครงสร้างไม่แตกต่างกัน เหล็กเครื่องมือกลุ่มทำงานเย็นที่เวลาเผาแซ่ 2 ชั่วโมงและ 4 ชั่วโมง มีความแข็งผิวสูงกว่าที่ 6 ชั่วโมงและการเกิดโครงสร้างจุลภาค ไม่แตกต่างกัน

ผลการศึกษาโดยสรุป การชูบผิวแข็ง โดยกระบวนการพลาสม่าในไตรดิจและกระบวนการแก๊สคาร์บอนไรซิ่ง พบว่าการเกิดโครงสร้างจุลภาคแตกต่างกัน และความแข็งผิวที่แตกต่างกันด้วย ชนิดของเหล็กและส่วนผสมทางเคมีของเหล็กมีอิทธิพลสำคัญต่อความแข็งผิวที่เกิดขึ้นในทั้งสองกระบวนการ การลดอุณหภูมิและเวลาในการอบชูบ

คำสำคัญ (Keywords): การชูบแข็งเนไฟฟาร์คิว/พลาสม่าในไตรดิจ/การรื้นไรซิ่ง/อิทธิพลของอุณหภูมิในการอบชูบผิวแข็ง/อิทธิพลของเวลาในการอบชูบ

In this study, the aim of the research is to investigate the influences of process parameters and types of steel on surface hardness of steel. The processes employed in the study were plasma nitriding and carburizing. The variables investigated were nitriding and carburizing temperature and time. The results studied were surface hardness, case depth and microstructure. Experimental materials were low carbon steel, medium carbon steel, low alloy steel, carburizing steel, hot work tool steel and cold work tool steel.

In the plasma nitriding process, samples were treated at 520, 540 and 570 °C for 20 hours. It was found that the low alloy and medium carbon steel the optimum nitriding temperature was 570 °C at which the maximum hardness was achieved. It was also found that the case depth was higher at higher nitriding temperatures. For low carbon steel, it was found that maximum hardness was around 550 °C. For tool steel, it was found that the higher nitriding temperature did not increase hardness. Preferred phases in the surface microstructure were Fe_3N and M_2N and networks of alloying elements such as chromium and aluminium.

As for the carburizing time, it was found the optimum time was 10 hours (between 10 and 40 hours) at which maximum hardness was achieved for most steels except the low carbon