

ชนักิต สีเกาะ : ผลของบรรยากาศในกระบวนการแบทช์แอนนีลลิ่งต่อการเกิดสเกลบน
เหล็กกล้าไร้สนิม เกรด AISI 430 (EFFECTS OF BATCH ANNEALING ATMOSPHERES
ON SCALE FORMATION OF STAINLESS STEEL AISI 430) อาจารย์ที่ปรึกษา :
อาจารย์ ดร.สงบ คำค้อ, 96 หน้า.

งานวิจัยนี้มีวัตถุประสงค์เพื่อศึกษาผลของบรรยากาศที่ใช้ในการอบอ่อนต่อส่วนผสมทางเคมีและโครงสร้างจุลภาคของออกไซด์ที่เกิดขึ้นที่ผิวของเหล็กกล้าไร้สนิมเฟอร์ริติก เกรด AISI 430 โดยขั้นตอนการวิจัยเริ่มจากการตัดเหล็กกล้าไร้สนิมให้ได้ขนาด $15 \times 20 \times 3 \text{ mm}^3$ และชั่งน้ำหนักของชิ้นงานเริ่มต้น จากนั้นนำชิ้นงานไปอบอ่อนในเตาทรงท้อ อุณหภูมิที่ใช้อบอ่อนคือ 720°C , 750°C และ 780°C ตามลำดับ เวลาที่ใช้อบอ่อนคือ 24 ชั่วโมง โดยบรรยากาศที่ใช้ในการอบอ่อน คือ อากาศปกติ แก๊สไนโตรเจน (99.9%) แก๊สผสม 5% และ 10% โดยปริมาตรของไฮโดรเจนผสมกับไนโตรเจน จากนั้นนำชิ้นงานที่ผ่านการรีดร้อนและชิ้นงานที่ผ่านการอบอ่อนมาทำการวิเคราะห์ชั้นออกไซด์ โดยภาพถ่ายตัดขวางของออกไซด์ที่เกิดขึ้นบนชิ้นงานได้ทำการตรวจวิเคราะห์ด้วยเทคนิค SEM - EDS ทำการวิเคราะห์หองค์ประกอบทางเคมีของออกไซด์ที่เกิดขึ้นบนชิ้นงานด้วยเทคนิค XRD จากผลการทดลองพบว่า ออกไซด์สเกลที่เกิดขึ้นจากการรีดร้อนมีลักษณะที่อัดแน่นและขรุขระซึ่งเกิดจากการรีด ซึ่งประกอบไปด้วย Fe_2O_3 , Fe_3O_4 และ FeCr_2O_4 ขณะที่เมื่อทำการอบอ่อนในบรรยากาศปกติ พบว่าชิ้นงานประกอบด้วยออกไซด์ชนิด Fe_2O_3 เป็นหลักและมีปริมาณมากกว่าชิ้นงานที่ผ่านการรีดร้อน นอกจากนี้ น้ำหนักที่เปลี่ยนแปลงต่อพื้นที่ยังเพิ่มขึ้นเมื่ออุณหภูมิที่ใช้อบอ่อนเพิ่มขึ้น ส่วนชิ้นงานที่อบอ่อนในบรรยากาศที่เป็นไนโตรเจนพบว่าออกไซด์มีลักษณะที่คล้ายกับออกไซด์ที่เกิดในชิ้นงานที่ผ่านการรีดร้อนและน้ำหนักที่เปลี่ยนแปลงต่อหน่วยพื้นที่เพิ่มขึ้นเพียงเล็กน้อยเท่านั้น ในขณะที่ชิ้นงานที่ถูกอบอ่อนในบรรยากาศ 5% โดยปริมาตรของไฮโดรเจนผสมกับไนโตรเจนพบว่าที่อุณหภูมิ 780°C พบชั้นออกไซด์ของ FeCr_2O_4 ล้อมรอบเกาะของออกไซด์ที่เจือด้วยธาตุเหล็กบริสุทธิ์เป็นจำนวนมาก เช่นเดียวกับชิ้นงานที่ถูกอบอ่อนในบรรยากาศที่เป็นแก๊สผสม 10% ของไฮโดรเจนผสมกับไนโตรเจน ซึ่งพบออกไซด์ในลักษณะนี้เช่นกันในทุกอุณหภูมิที่ทำการทดสอบอบอ่อน นอกจากนี้ยังพบว่าเมื่อทำการอบอ่อนชิ้นงานในบรรยากาศแบบรีดิวซ์ น้ำหนักของชิ้นงานมีค่าลดลงเมื่ออุณหภูมิเพิ่มมากขึ้น

สาขาวิชา วิศวกรรมโลหการ
ปีการศึกษา 2558

ลายมือชื่อนักศึกษา _____
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา _____

THANAKIT SEEKOH : EFFECTS OF BATCH ANNEALING

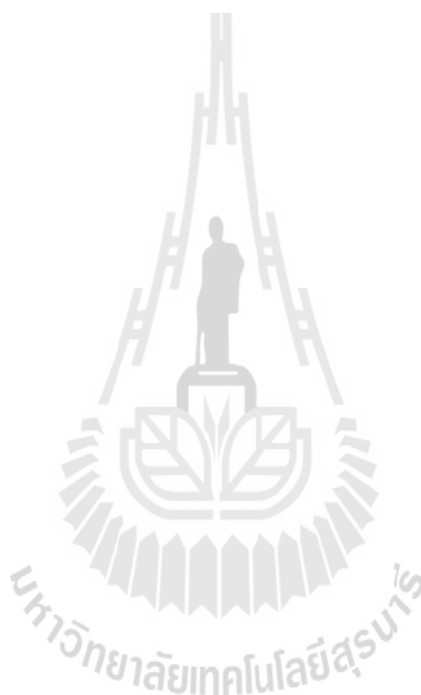
ATMOSPHERES ON SCALE FORMATION OF STAINLESS STEEL

AISI 430. THESIS ADVISOR : SAKHOB KHUMKOA, Dr.-Ing., 96 PP.

STAINLESS STEEL/ FERRITIC/BATCH ANNEALING/OXIDE SCALE

The effects of annealing atmospheres on the compositions and microstructures of the oxide scales formed on the AISI 430 stainless steel surface were investigated. The as-hot rolled sheets were cut into dimensions of 15mm x 20mm x 3mm, and were annealed in a laboratory tube furnace. The weight of specimens before and after annealing were recorded. The annealing was performed at 720°C, 750°C and 780°C for 24 hours. The atmospheres to which the specimens exposed were air, N₂ (99.9% purity), 5% vol H₂+N₂ and 10% vol H₂+N₂. A cross-section micrograph of each annealed specimen was obtained by using a scanning-electron microscope (SEM). Energy-dispersive spectroscopy (EDS) was employed to chemically analyze the oxide formed. X-ray diffraction (XRD) analyzes were conducted to identify the structures of the oxides formed on the annealed specimen. The oxide on the hot rolled specimens has a compact layer and rough surface caused by rolling. The oxide scale consisted of Fe₂O₃, Fe₃O₄ and FeCr₂O₄. After annealing in the air atmosphere, the diffraction spectrum of Fe₂O₃ was major peak and had intensity more than the as-received samples. The weight change per surface area of the annealed samples in this atmosphere increased when the temperature increased. The oxide scale of annealed sample in N₂ atmosphere were formed similar to the oxide originated on as-received specimens, and the weight change per surface area of annealed specimens slightly

increased when the temperature increased. When the annealing was conducted in 5% vol H₂ balanced with N₂ at 780°C, the oxide consisted of layer of FeCr₂O₄ around Fe-rich island in the middle of oxide layers. Similar to the samples that were annealed in 10% vol H₂+N₂, the oxide consisted of layer of FeCr₂O₄ around Fe-rich island in the middle of oxide layers too. For annealing in 10% vol H₂+N₂ the weight change per surface area decreased when the temperature increased.



School of Metallurgical Engineering

Academic Year 2015

Student's Signature _____

Advisor's Signature _____