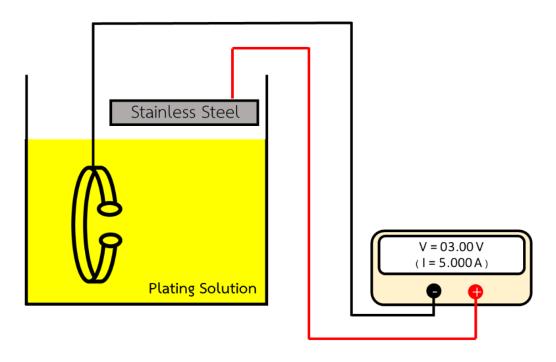
## " เครื่องประดับชุบด้วยไฟฟ้า (Electroplating Jewelry) "



[ที่มา : https://blog.bestbuy.ca/fitness-luggage-fashion/jewelry/a-brief-history-of-gold-jewelry]

ปัจจุบันกระแสแฟชั่นเครื่องประดับมีความนิยมในการนำวัสดุต่างๆ ที่ไม่ใช่โลหะมีค่ามาทำ เครื่องประดับที่เรียกว่าเครื่อประดับทดแทน (Costume Jewelry) ซึ่งเริ่มได้รับความนิยมมากขึ้น เรื่อยๆ เนื่องจากในยุคที่เครื่องประดับแฟชั่นและการดีไซน์กำลังเป็นที่นิยม เครื่องประดับทดแทน อาทิ ทองเหลือง ทองแดง อะลูมิเนียม หรือสเตนเลส จะถูกเข้าสู่กระบวนการชุบเพื่อเพิ่มความ แข็งแรง ป้องกันการผุกร่อน รวมไปถึงการเพิ่มมูลค่าเพื่อส่งออกขายทั้งในและนอกประเทศ

ซึ่งกระบวนการชุบโลหะด้วยไฟฟ้า (Electroplating) เป็นหนึ่งในวิธีการชุบเครื่องประดับที่ นิยมใช้กันมากในปัจจุบัน การชุบด้วยไฟฟ้า คือ การเคลือบผิววัสดุชั้นบางๆ ของโลหะโดยการใช้ ไฟฟ้า การชุบด้วยไฟฟ้าให้นำเครื่องประดับที่ต้องการชุบต่อเข้ากับขั้วลบ (Cathode) ของ แหล่งกำเนิดไฟฟ้ากระแสตรง และแผ่นโลหะที่ไม่ว่องไวต่อปฏิกิริยา เช่น แผ่นสเตนเลส ต่อเข้ากับ ขั้วบวก (Anode) จุ่มลงไปในน้ำยาชุบเครื่องประดับ เมื่อกระแสไฟฟ้ามีการเคลื่อนที่ โลหะในน้ำยา ชุบก็จะวิ่งไปเกาะยังผิวเครื่องประดับ เกิดเป็นผิวชุบบางๆบนเครื่องประดับ



รูปที่ 1 กระบวนการชุบโลหะด้วยไฟฟ้า (Electroplating)

กระบวนการชุบจะต้องมีการให้กระแสไฟฟ้าเข้าไปเพื่อให้ครบวงจร ซึ่งกระแสไฟฟ้าที่จะให้ สามารถคำนวณได้จาก

J = I / A

เมื่อ J = ความหนาแน่นกระแสไฟฟ้า (A/cm²)

I = กระแสไฟฟ้า (A)

 $A = \vec{W}$ นที่ผิวของชิ้นงาน (cm<sup>2</sup>)

เพื่อให้กระบวนการชุบเป็นไปอย่างสมบูรณ์ ต้องมีการดูค่าความหนาแน่นกระแสไฟฟ้าจาก คู่มือน้ำยาชุบ รวมไปถึงต้องมีการคำนวณพื้นที่ผิวของชิ้นงาน เพื่อให้ได้ความหนาของชั้นชุบตามที่ ต้องการ



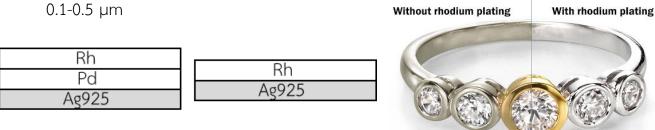
รูปที่ 2 ตัวอย่างการคำนวณพื้นที่ผิวของชิ้นงาน

โลหะที่ใช้ในกระบวนการชุบเคลือบผิวมีหลายชนิด มีทั้งที่เป็นโลหะมีค่า เช่น ทอง โรเดียม เงิน รูเธเนียม พาลาเดียม และโลหะที่มีค่ารองลงมา เช่น ทองแดง นิกเกิล บรอนซ์ เป็นต้น 1) การชุบทองคำ ทองคำบริสุทธิ์เป็นโลหะมีค่า ราคาแพง จุดเด่นของทองคำคือมีสีทองแวววาว ไม่สึกกร่อนและไม่หมอง สามารถผสมกับโลหะอื่นๆ เพื่อให้มีสีที่แตกต่างไปจากเดิมได้ เช่น ผสม กับ ทองแดง (Cu) เพื่อให้เนื้อทองมีสีชมพู หรือ ผสมกับเงิน (Ag) เพื่อให้ทองมีสีขาว เป็นต้น โดยทั่วไปจะนิยมชุบทองประมาณ 1-5 µm เท่านั้น

23K AuCo		18K AuCu
Pd	AuFe	Pd
Ag	Pd	Ag
Ag925	CuZn	Ag925

รูปที่ 3 ตัวอย่างการชุบด้วยทองคำ

2) การชุบโรเดียม โรเดียมเป็นโลหะมีค่ากลุ่มเดียวกับแพลทินัม (Platinum) มีสีขาว ทนต่อการ กัดกร่อนของกรดและด่างได้ดี มีราคาแพง โรเดียมมีจุดหลอมเหลวสูงมากจึงไม่สามารถนำมาใช้ หล่อเป็นตัวเรือนเครื่องประดับได้ จึงนิยมนำมาทำเป็นน้ำยาสำหรับชุบเครื่องประดับ เพราะทำให้ ผิวชุบมีความแข็งสูง ทนทานต่อการขัดสีและการเกิดรอยขีดข่วนได้ดี สามารถกันหมองให้กับผิว โลหะที่เกิดการหมองคล้ำได้ง่ายเช่นโลหะเงิน โดยเครื่องประดับส่วนมากจะชุบโรเดียมประมาณ



รูปที่ 4 ตัวอย่างการชุบด้วยโรเดียม

3) การชุบเงิน เงินเป็นโลหะมีค่าที่มีสีขาว แวววาว นำความร้อนและนำไฟฟ้าได้ดีมาก นิยมนำเงิน 99.99% มาชุบเงิน 92.5% (Sterling Silver) ประมาณ 1-5 µm เพื่อเพิ่มความวาวให้กับ เครื่องประดับ หรือชุบเงินเพื่อรองพื้นแล้วนำไปชุบด้วยโลหะมีค่า อาทิ ทองคำ และโรเดียม อีกชั้น เนื่องจากเงินจะทำปฏิกิริยากับซัลเฟอร์ ทำให้หมองคล้ำได้ง่าย

## Sterling Silver Rhodium Sterling Silver Rhodium Silver Sterling Silver Sterling Silver Sterling Silver Sterling Silver Sterling Silver Sterling Silver

รูปที่ 5 ตัวอย่างการชุบด้วยเงิน

**4) การชุบแพลเลเดียม** แพลเลเดียมเป็นโลหะมีค่าในกลุ่มเดียวกับแพลทินัม มีสีขาวมันวาว ทนต่อ การกัดกร่อนของกรดและด่างได้ดี มีจุดหลอมเหลวสูงถึง 1,552 <sup>O</sup>C จึงนิยมชุบแพลเลเดียมบนชั้น เงิน เพื่อต้านทานการหมอง



[ที่มา: https://whitenovember.com.au/pages/metal-guide]

รูปที่ 6 ตัวอย่างการชุบด้วยโลหะแบบต่างๆ

สำหรับการดูแลเครื่องประดับชุบนั้น ควรหลีกเลี่ยงการสัมผัสกับ น้ำหอม สเปรย์ ครีมทาผิว ต่างๆ เมื่อใช้เครื่องประดับเสร็จ ควรเช็ดทำความสะอาดด้วยผ้าชุบน้ำหมาดๆ เช็ดถูเบาๆ บริเวณที่ สัมผัสกับคราบเหงื่อ ไคลต่างๆ แล้วเก็บไว้ในกล่องหรือซองที่ปิดสนิท ให้ถูกอากาศน้อยที่สุด

โดยทางสถาบันวิจัยและพัฒนาอัญมณีและเครื่องประดับแห่งชาติ (องค์การมหาชน) มี ความเชี่ยวชาญด้านการตรวจสอบโลหะมีค่าสามารถให้บริการตรวจวิเคราะห์ความหนาของชั้นผิว ชุบด้วยเทคนิค XRF (X-Rays Fluorescence) ได้ถูกต้องและแม่นยำโดยห้องปฏิบัติการที่พร้อม และทันสมัยโดยใช้เครื่องมือและวิธีการตรวจสอบที่ได้มาตรฐานสากล

หากมีข้อสงสัยสอบถามข้อมูลเพิ่มเติมได้ที่ สถาบันวิจัยและพัฒนาอัญมณีและ เครื่องประดับแห่งชาติ (องค์การมหาชน) ฝ่ายตรวจสอบโลหะมีค่า โทรศัพท์ +662 6344999 ต่อ 421, 425 ตั้งแต่เวลา 9.00 - 17.00 ทุกวันเว้นเสาร์ - อาทิตย์ และวันหยุดราชการ นางสาวพิชญา อัครานุรักษ์กุล นักวิชาการโลหะมีค่า สถาบันวิจัยและพัฒนาอัญมณีและเครื่องประดับแห่งชาติ (องค์การมหาชน)