

บทที่ 5

สรุปผลการทดลองและข้อเสนอแนะ

5.1 สรุปผลการทดลอง

ในงานวิจัยนี้เป็นการศึกษาอุณหภูมิการเผาผนึกของชิ้นงานซิลเวอร์เคลย์โดยผลิตจากผงเงินที่ผลิตขึ้นเองจากการรวมวิธีทางเคมีโดยใช้กัลเลเชอรอลเป็นตัวรีดิวซ์ ผงเงินที่ผลิตได้จะมีขนาดอนุภาคเล็กๆ ในระดับไมครอน โดยจะจับตัวเป็นกลุ่มก้อน เมื่อบดด้วยเครื่องบดผงเงินทำให้ได้ผงเงินที่มีขนาดน้อยกว่า 45 ไมโครเมตร เมื่อตรวจสอบขนาดอนุภาคของผงเงินโดยเครื่องวัดขนาดอนุภาค CILAS 1064 พบว่าขนาดอนุภาคผงเงินจากการตรวจสอบที่มีปริมาณ 90 เปอร์เซ็นต์ คือ ขนาด 2.407 ไมโครเมตร ผลการตรวจสอบด้วยเทคนิคการเลี้ยวเบนด้วยรังสีเอกซ์พบว่าเกิดเพียงแค่เฟสเดียวและเมื่อตรวจสอบความบริสุทธิ์ของผงเงินปรากฏว่าผงเงินมีความบริสุทธิ์ 99.365 เปอร์เซ็นต์ โครงสร้างชุลภาชนะของผงเงินเมื่อตรวจสอบด้วยกล้องชุลทรรศน์อิเล็กแบบส่องราม พนวณรูปร่างลักษณะเป็นทรงหลาหยาหยา หรืออาจมองได้ว่ามีรูปร่างค่อนข้างกลม จนกระทั่งเมื่ออนุภาคถูกบดซ้ำหลายๆ รอบ อาจมองเป็นรูปทรงกลมที่ถูกตัดเหลี่ยมนูนออก และขนาดอนุภาคเฉลี่ยมีขนาดอยู่ในช่วง 1-3 ไมครอน ซึ่งเมื่อเปรียบเทียบกับผลการตรวจสอบขนาดอนุภาคด้วยเครื่องวัดขนาดอนุภาคมีผลที่ใกล้เคียงกัน กล่าวคือ ขนาดอนุภาคเมื่อส่องผ่านกล้องชุลทรรศน์ อิเล็กtronแบบส่องรามมีขนาดใกล้เคียงกับขนาดอนุภาคเมื่อตรวจสอบด้วยกล้องชุลทรรศน์ อิเล็กtronแบบส่องราม ซึ่งมีขนาดอนุภาคของผงเงิน 2.407 ไมโครเมตร

ผงการบอชซีเมทิลเซลลูโลสที่ใช้เพื่อใช้เป็นตัวประสานในการขึ้นรูปชิ้นงานซิลเวอร์เคลย์ ทำหน้าที่เหมือนการให้อุณหภูมิของผงเงินจับตัวกันและสามารถนำไปขึ้นรูปได้่ายผลจากการตรวจสอบด้วยเทคนิคการเปลี่ยนแปลงน้ำหนักของวัสดุเมื่อได้รับความร้อนพบว่าอุณหภูมิการถลายน้ำหนักที่ $222.5-337.5^{\circ}\text{C}$

อัตราส่วนการผสมซิลเวอร์เคลย์ 3 แบบ คือ ก้อนที่ 1 ประกอบด้วยผงเงินในขนาดไมโครเมตร 90wt%, ผงการบอชซีเมทิลเซลลูโลส 2wt% ส่วนก้อนที่ 2 ประกอบด้วยผงเงินในขนาดไมโครเมตร 70wt%, ผงเงินในขนาดนาโนเมตรทั้ง 2 ชนิด และผงการบอชซีเมทิลเซลลูโลสในอัตราส่วนเท่ากันก้อนที่ 1 ส่วนก้อนที่ 3 ประกอบด้วยอัตราส่วนที่เหมือนกับก้อนที่ 2 แต่แตกต่างกันที่ผงเงินในขนาดนาโนเมตร 2 ชนิด ใช้ 9.5wt% และผงอลูมิเนียม 1wt% โดยผงเงินในขนาดนาโนเมตรชนิดที่ 1 ได้ถูกตรวจสอบด้วยตรวจสอบขนาดอนุภาคของผงเงินด้วยเครื่องวัดขนาดอนุภาค Zetasizer (Malvern) พนวณว่ามีขนาดอนุภาค 240.8 นาโนเมตร และเมื่อตรวจสอบด้วยเทคนิคการ

เดี่ยวเบนของรังสีเอ็กซ์พนว่าเกิดเฟสเงินเพียงเฟสเดียว โดยมีความบริสุทธิ์ 98.08 เปอร์เซ็นต์ ผลการตรวจสอบคัวประกอบจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องกราดที่กำลังขยาย 25,000 และ 40,000 เท่า พนว่าโครงสร้างจุลภาคของผงเงินมีรูปร่างค่อนข้างกลม ส่วนผงเงินในขนาดนาโนเมตรนิดที่ 2 ได้ถูกตรวจสอบด้วยตรวจสอบขนาดอนุภาคของผงเงินด้วยเครื่องวัดขนาดอนุภาค Zetasizer (Malvern) พนว่ามีขนาดอนุภาค 369.9 นาโนเมตร และเมื่อตรวจสอบด้วยเทคนิคการเดี่ยวเบนของรังสีเอ็กซ์พนว่าเกิดเฟสเงินเพียงเฟสเดียว โดยมีความบริสุทธิ์ 99.07 เปอร์เซ็นต์ ผลการตรวจสอบคัวประกอบจุลภาคของผงเงินมีรูปร่างค่อนข้างกลม ส่วนผงอลูминีียมได้ถูกตรวจสอบด้วยด้วยเทคนิคการเดี่ยวเบนของรังสีเอ็กซ์พนว่าเกิดเฟสอลูминีียมเพียงเฟสเดียว โดยมีความบริสุทธิ์ 72.235 เปอร์เซ็นต์ ผลการตรวจสอบคัวประกอบจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องกราดที่กำลังขยาย 1,500 เท่า พนว่าโครงสร้างจุลภาคของอลูминีียมมีรูปร่างค่อนข้างกลม

ผลจากการทดสอบชิลเวอร์เคลย์ทั้ง 3 ก้อน พนว่าก้อนที่ 1 ผสมง่ายกว่าก้อนอื่นๆ และใช้เวลาในการผสมน้อยที่สุด ดังนั้นจึงเหมาะสมกับการทำในอุตสาหกรรม เนื่องจากใช้เวลาในการผลิตน้อย โดยมีลักษณะทางภาพดังนี้ คือ เหนียวติดมือเล็กน้อย สามารถนำมาปั้นขึ้นรูปได้ และปั้นขึ้นรูปได้ง่ายกว่าก้อนที่ 2 และก้อนที่ 3 ส่วนในก้อนที่ 2 พนว่าไม่เหนียวติดมือ สามารถนำมาปั้นขึ้นรูปได้ง่าย และปั้นขึ้นรูปได้ยากกว่าก้อนที่ 1 และก้อนที่ 3 พนว่ามีลักษณะไม่เป็นเนื้อดีบากัน มีสีเทาเข้ม เนื่องจากสีของอลูминีียมมีสีเข้มกว่าเงิน โดยการขึ้นรูปเป็นสี่เหลี่ยมผืนผ้าให้มีความกว้าง 1.5 เซนติเมตร ความยาว 4 เซนติเมตร ความหนา 0.1 เซนติเมตร ส่วนการขึ้นรูปเป็นเต้านให้มีเต้านผ่านศูนย์กลาง 0.1 เซนติเมตร ความยาว 4 เซนติเมตร

ผลการศึกษาลักษณะทางกายภาพของชิ้นงานชิลเวอร์เคลย์เมื่อผ่านการเผาผนึกที่อุณหภูมิ 400°C , 500°C , 600°C , 700°C และ 800°C โดยการทดลองซ้ำ 2 ครั้ง พนว่าเมื่อเปรียบเทียบ อัตราส่วนในการผสมทั้ง 3 ก้อน พนว่าก้อนที่ 1 หลดตัวใกล้เคียงกับก้อนที่ 2 ซึ่งในช่วงอุณหภูมิ 400°C , 500°C และ 600°C พนว่าก้อนที่ 1 มีการหลดตัวน้อยกว่าก้อนที่ 2 แต่มีอุณหภูมิที่ 700°C และ 800°C ผลที่ได้ปรากฏว่าก้อนที่ 2 มีการหลดตัวน้อยกว่าก้อนที่ 1 และคงว่าผงเงินในขนาดไม่โครงเมตร ส่วนก้อนที่ 3 มีการผสมผงอลูминีียมทำให้ชิ้นงานที่ได้มีการหลดตัวที่สูงเมื่อเปรียบเทียบกับทั้ง 3 ก้อน

รูพรุนเมื่อเปรียบเทียบในแต่ละอุณหภูมิการเผา ผลที่ได้ปรากฏว่าเมื่ออุณหภูมิสูงขึ้นรูพรุนที่เกิดขึ้นในชิ้นงานชิลเวอร์เคลย์จะลดลง และเมื่อเพิ่มอุณหภูมิการเผาผนึกไปจนถึง 800°C มีผลทำให้อนุภาคของผงเงินเกิดการเย็บติดกันมากขึ้นและเกิดช่องว่างระหว่างอนุภาคของผงเงินลดลง และสามารถสรุปผลในแต่ละอุณหภูมิการเผาดังนี้ คือ ที่อุณหภูมิ 400°C ชิ้นงานยังมีเทาเข้มทั้งชิ้น

แตกหักได้ง่าย แสดงถึงความไม่แข็งแรงของชิ้นงาน ที่อุณหภูมิ 500°C ชิ้นงานยังมีเทาอ่อนลง
แตกหักได้ง่าย แสดงถึงความไม่แข็งแรงของชิ้นงาน ที่อุณหภูมิ 600°C ชิ้นงานยังมีเทาอ่อนลงกว่า
ที่อุณหภูมิ 500°C บิดงอได้มีความแข็งแรง ที่อุณหภูมิ 700°C ชิ้นงานยังมีเทาอ่อนลงกว่าที่
อุณหภูมิ 600°C บิดงอได้มีความแข็งแรงมากขึ้น ที่อุณหภูมิ 800°C ชิ้นงานยังมีเทาอ่อนลงกว่าทุก
ชิ้นงาน บิดงอได้มีความแข็งแรงมากที่สุด

ผลการตรวจสอบการเลี้ยงเบนด้วยรังสีเอกซ์ของซิลเวอร์เคลย์ทั้ง 3 ก้อน เมื่อผ่านการเผาผนังก็ที่อุณหภูมิที่ 400°C , 500°C , 600°C , 700°C และ 800°C พนว่าเกิดเพียงเฟสเดียวเท่านั้น ผลการตรวจสอบโครงสร้างจุดภาคผลที่ได้ปรากฏว่าในก้อนที่ 1 และก้อนที่ 2 เมื่อเผาผนังจากอุณหภูมิต่ำไปอุณหภูมิสูงมีผลทำให้อุณหภูมิของผงเงินเกิดการเย็นติดกันมากขึ้น กล่าวคือ รูพรุนจะเกิดน้อยลงเมื่อเพิ่มอุณหภูมิการเผาผนังก็ที่อุณหภูมิที่สูงกว่าในการทดลองคือที่อุณหภูมิ 800°C ส่วนในก้อนที่ 3 มีผลที่แตกต่างกันเนื่องจากการผสมผงเงินและผงอลูมิเนียมเป็นของผสม ดังนั้นการเผาผนังจึงไม่มีผลต่อ ก้อนที่ 3 นั่นเอง ยิ่งทำให้ชิ้นงานที่ได้มีความประาะและแตกหักได้ง่าย

ผลการทดสอบสมบัติทางกายภาพ โดยค่าความหนาแน่นแบบมวลรวมพบว่าในทั้ง 3 อัตราส่วน โดยเป็นการเปรียบก่อนเผาและหลังเผาพบว่า ภายหลังการเผาพนึกความหนาแน่นจะเพิ่มสูงขึ้นอย่างเห็นได้ชัดทั้ง 3 ส่วนผสม กล่าวคือ ก้อนที่ 1, ก้อนที่ 2 และก้อนที่ 3 มีความหนาแน่นมากขึ้นเมื่อผ่านการเผาที่อุณหภูมิสูงขึ้นจนกระทั่งถึงที่อุณหภูมิ 800°C และเมื่อเปรียบเทียบในแต่ละส่วนผสม ผลที่ได้ปรากฏว่าในส่วนผสมที่ 2 (ก้อนที่ 2) มีค่าความหนาแน่นที่สูงที่สุด และรองลงมาคือที่ส่วนผสมที่ 1 (ก้อนที่ 1) และในส่วนผสมที่ 3 (ก้อนที่ 3) มีค่าความหนาแน่นน้อยสุด

ค่าการทดสอบหลังการเผา โดยค่าเบอร์เซ็นต์การหดตัวเชิงปริมาตรเมื่อเปรียบเทียบส่วนผสมทั้ง 3 ก้อน พบร่วมกันในทั้ง 3 อัตราส่วน ภายหลังการเผาพบนิเกิลเบอร์เซ็นต์การหดตัวเชิงปริมาตรของส่วนผสมก้อนที่ 1 และก้อนที่ 2 จะมีแนวโน้มที่มากขึ้นเมื่อเผาที่อุณหภูมิสูงยิ่งขึ้นจากอุณหภูมิ 400°C ไปจนถึงเผาที่อุณหภูมิสูงที่ 800°C ส่วนแนวโน้มในก้อนที่ 3 มีผลซึ่งแตกต่างจากทั้ง 2 ก้อนผลที่ได้ปรากฏว่าเมื่อผ่านการเผาจนที่อุณหภูมิสูงขึ้นเบอร์เซ็นต์การหดตัวเชิงปริมาตรยิ่งมากขึ้น เมื่อเปรียบเทียบในแต่ละส่วนผสม ผลที่ได้ปรากฏว่าในส่วนผสมที่ 1 (ก้อนที่ 1) มีค่าเบอร์เซ็นต์การหดตัวเชิงปริมาตรต่ำที่สุด และรองลงมาคือที่ส่วนผสมที่ 2 (ก้อนที่ 2) และในส่วนผสมที่ 3 (ก้อนที่ 3) มีค่าเบอร์เซ็นต์การหดตัวเชิงปริมาตรมากที่สุด

เปอร์เซ็นต์การหดตัวเชิงเส้นในค้านความกว้าง ความยาว และ ความหนา มีผลไปในทิศทางเดียวกันของก้อนที่ 1 และ ก้อนที่ 2 พบว่ามีเปอร์เซ็นต์การหดตัวเชิงเส้นสูงขึ้น เมื่อเพาโนนิกที่อุณหภูมิสูงขึ้น เมื่อเปรียบเทียบระหว่างก้อนที่ 1 และ ก้อนที่ 2 พบว่า ก้อนที่ 1 มีเปอร์เซ็นต์การหดตัวเชิงเส้นน้อยกว่า ก้อนที่ 2 อาจเนื่องมาจากการว่า ก้อนที่ 1 มีผงเงินในขนาดไม่ถูกเมตรเป็นส่วนประกอบซึ่งมี



ขนาดอนุภาคใหญ่กว่าพองเงินในขนาดนาโนเมตร ทำให้มีการหดตัวน้อยกว่า ในส่วนก้อนที่ 2 ซึ่งมี พองเงินในขนาดนาโนเมตรเป็นส่วนประกอบทำให้เกิดการหดตัวที่มากขึ้นเมื่อผ่านการเผาเผนิกที่ อุณหภูมิสูงขึ้น แต่ในก้อนที่ 3 ผลที่ได้กลับตรงกันข้าม ชิ้นงานเมื่อผ่านการเผาที่อุณหภูมิสูงขึ้นกลับ มีเปอร์เซ็นต์การหดตัวเชิงเด่นน้อยลง

เปอร์เซ็นต์การสูญเสียน้ำหนักเมื่อเปรียบเทียบส่วนผสมทั้ง 3 ก้อน พบว่าในทั้ง 3 อัตราส่วน โดยก้อนที่ 1 และก้อนที่ 2 มีเปอร์เซ็นต์การสูญเสียน้ำหนักที่ใกล้เคียงกันมาก ในก้อนที่ 1 ผลที่ได้ ปรากฏว่าเมื่อชิ้นงานผ่านการเผาเผนิกที่อุณหภูมิสูงขึ้นมีเปอร์เซ็นต์การสูญเสียน้ำหนักมากขึ้น เช่นเดียวกับก้อนที่ 2 เมื่อเปรียบเทียบก้อนที่ 1 และก้อนที่ 2 พบว่า อัตราส่วนการผสมซิลิเวอร์เคลย์ ก้อนที่ 2 มีเปอร์เซ็นต์การสูญเสียน้ำหนักที่น้อยกว่า ส่วนในก้อนที่ 3 พบว่าค่าเปอร์เซ็นต์การสูญเสีย น้ำหนักไม่คงที่เมื่อผ่านการเผาเผนิกที่อุณหภูมิต่างๆ กัน

ผลการทดสอบความแข็ง โดยทดสอบด้วยวิวิ阁อร์แบบหัวกดเพชรผลที่ได้ปรากฏว่าชิ้นงาน ซิลิเวอร์เคลย์ก้อนที่ 1 และก้อนที่ 2 เนื่องจากชิ้นงานที่ผ่านการเผาเผนิกของชิ้นงานก้อนที่ 3 ซึ่งผสม พงอุ่มนิเนียมมีความประมาณมาก และแตกหักได้ง่าย ผลที่ได้จากการตรวจสอบความแข็งพบว่าเมื่อ อุณหภูมิการเผาเผนิกเพิ่มสูงขึ้น ค่าความแข็งก็จะมากขึ้นตามไปด้วย โดยเมื่อเปรียบเทียบชิ้นงานซิลิ เวอร์เคลย์ก้อนที่ 1 และก้อนที่ 2 พบว่า ค่าความแข็งของก้อนที่ 1 มีค่ามากกว่าก้อนที่ 2 และค่าความ แข็งที่สูงสุดคือชิ้นงานซิลิเวอร์เคลย์ที่ผ่านการเผาที่อุณหภูมิ 800°C

เมื่อทดลองนำมาเข็นรูปด้วยอัตราส่วนผสมที่คืออัตราส่วนที่ 1 และเผาเผนิกที่อุณหภูมิ 800°C ชิ้นงานที่ได้ภายหลังการเผาเผนิกมีความแข็งแรง สามารถนำมาเชื่อมเพื่อเข็นรูปเป็น เครื่องประดับได้

5.2 ข้อเสนอแนะ

1. ผงชนิดต่างๆ ที่นำมาเข้ารูปควรจะทำให้อนุภาคแตกตัวอย่างคิก่อนที่จะนำมาผสมเป็นซิลเวอร์เคลร์ ไม่เช่นนั้นอาจทำให้ซิลเวอร์เคลร์ที่ผ่านการผสมແล็วภาวะตัวเป็นก้อนเล็กๆ และทำให้เกิดการเสียหายได้

2. ผงคาร์บอซิเมทิลเซลลูโลสเมื่อต้องการนำมาผสม ควรทึบไว้ให้ละลายในน้ำก่อนเพื่อให้ผงคาร์บอซิเมทิลเซลลูโลสไม่เกะตัวเป็นก้อนแข็งๆ ในชิ้นงานซิลเวอร์เคลร์ โดยก้อนแข็งๆ เกิดจาก การที่ผงคาร์บอซิเมทิลเซลลูโลสละลายไม่หมดและจับตัวกันอนุภาคของพงเงิน นอกจากจะทำให้เกิดการสูญเสียแล้ว ยังทำให้ชิ้นงานที่ได้ภายหลังจากการเผาเผนิกเกิดรูพรุนมากยิ่งขึ้นด้วย นอกจากจะทำให้เกิดรูพรุนมากยังส่งผลชิ้นงานซิลเวอร์เคลร์มีความแข็งลดลงอีกด้วย

3. ‘เนื่องจากซิลเวอร์เคลร์ที่ได้จะค่อนข้างเหนียวติดมือ แต่สามารถนำมารีดได้ ดังนั้นจึงควรทาวาสเลิน หรือเคลือบด้วยสเปรย์แวกซ์ที่ใช้กันอย่างแพร่หลายในอุตสาหกรรมอัญมณีและเครื่องประดับ

4. ในขั้นตอนการเผาชิ้นงาน ชิ้นงานก่อนนำไปเผา ถ้าถูกแรงกระแทกจะทำให้ชิ้นงานที่ได้เกิดการแตกหักได้ง่ายขึ้น ดังนั้นจึงต้องห่อด้วยพลาสติกกันกระแทกและต้องมีการทำหนครหัสชิ้นงานเพื่อป้องกันความผิดพลาดในระหว่างขั้นตอนการเผาเผนิก และยังต้องมีการทำหนดตำแหน่งในแต่ละอุณหภูมิการเผาเพื่อป้องกันการสับเปลี่ยนกันของชิ้นงาน

5. การเผาชิ้นงานซิลเวอร์เคลร์ต้องมีการเผาแบบขึ้นบันได คือเผาแรกที่อุณหภูมิ 280°C และ 340°C ประมาณ 1 ชั่วโมงก่อน ซึ่งอุณหภูมนี้เป็นอุณหภูมิที่ผงคาร์บอซิเมทิลเซลลูโลสหลอมเหลวและถลวยออกของพงชนิดนี้ ก่อนที่จะเผาสูงขึ้นไปที่อุณหภูมิเผาเผนิกที่กำหนด เพราะในชิ้นงานซิลเวอร์เคลร์อาจมีการปนเปื้อนของธาตุต่างๆ เช่น พลูออร์เรนหรือคาร์บอน

6. ในขั้นตอนการบดพงเงิน พงเงินที่บดได้จะติดอยู่ในเครื่อง ดังนั้นจึงต้องถอดเครื่องบดพงเงินออกแล้วใช้พู่กันปัดพงเงินที่ติดอยู่กับใบมีดบดออก