

บทที่ 1

บทนำ

1.1 ที่มาและความสำคัญของปัญหา

อุตสาหกรรมต่างๆ ในปัจจุบันได้มีการค้นคว้า และพัฒนาเทคโนโลยีสมัยใหม่ เพื่อนำมาใช้ในกระบวนการผลิต ซึ่งทำให้ลดต้นทุนหรือค่าใช้จ่าย ตลอดจนช่วยเพิ่มผลผลิต ลดระยะเวลาในการทำงาน และเพื่อปรับปรุงคุณภาพของสินค้า อุตสาหกรรมเซรามิกก็เช่นเดียวกัน เพื่อช่วยลดต้นทุนจึงเลือกใช้ และปรับเปลี่ยนวัสดุที่เป็นวัตถุดิบในการทำเซรามิก แต่ยังคงให้ได้ชิ้นงานที่มีคุณภาพตามมาตรฐานเดิม อีกทั้งเชื้อเพลิงที่เป็นพลังงานสำคัญในกระบวนการผลิตมีราคาเพิ่มสูงขึ้น จึงทำให้มีการคิดค้น และพัฒนาวัตถุดิบในการทำเซรามิกแบบใหม่ โดยนำวัสดุเหลือใช้ หรือขยะที่ไม่มีประโยชน์มีราคาถูกลงมาเป็นส่วนผสมของเซรามิก และหาแนวทางการใช้พลังงานเชื้อเพลิงให้น้อยลง เช่น ช่วยลดอุณหภูมิการเผา หรือเพิ่มอัตราการเผาให้เร็วขึ้น เพื่อลดต้นทุนการผลิตอีกทางหนึ่ง อุตสาหกรรมเซรามิกในประเทศไทยส่วนใหญ่มีวัตถุดิบหลักที่สำคัญ คือ ดินดำที่ประกอบด้วยแร่เคโอลิไนต์ชนิดไม่สมบูรณ์ (Disordered kaolinite) เป็นส่วนใหญ่ คือ มีแร่ธาตุและสารเจือปนแทรกอยู่ ส่วนประกอบทางเคมีโดยประมาณได้แก่ ซิลิกา (SiO_2) ร้อยละ 40 – 60 อะลูมินา (Al_2O_3) ร้อยละ 30 น้ำและอินทรีย์สารประมาณร้อยละ 10 และนอกเหนือไปจากนี้เป็นแร่ธาตุอื่นๆ [1]

ปัจจุบันมีการวิจัยเพื่อนำเถ้าถ่านหิน ซึ่งแยกได้เป็นเถ้าลอย และเถ้าหนักมาใช้ประโยชน์เป็นจำนวนมากโดยเฉพาะเถ้าลอย เช่น นำมาใช้เป็นสารผสมในคอนกรีตผสมเสร็จสำหรับในงานก่อสร้าง งาน Grouting งาน Back fill สร้างถนน งานก่อสร้างเขื่อน เป็นต้น นอกจากนี้ยังใช้ทำเซรามิก องค์ประกอบหลักทางเคมีของเถ้าลอยส่วนใหญ่ได้แก่ SiO_2 , Al_2O_3 , Fe_2O_3 และ CaO [2] ในส่วนของเถ้าหนักมีการนำมาใช้น้อยมากเมื่อเทียบกับเถ้าลอย เนื่องจากองค์ประกอบหลักมีสัดส่วนที่ไม่คงที่ ทำให้ยากต่อการควบคุมคุณภาพของชิ้นงาน และเถ้าหนักมีขนาดใหญ่เมื่อเทียบกับเถ้าลอย จากการศึกษาพบว่าเถ้าหนักส่วนใหญ่จะนำมาใช้ในด้าน งานแอสฟัลท์คอนกรีต งานวัสดุพื้นทางคั่นทาง งานถมที่ อิฐ คอนกรีต ฯลฯ [3] ในส่วนประกอบหลักทางเคมีของเถ้าหนักขึ้นอยู่กับแหล่งที่มาของถ่านหิน และชนิดของถ่านหิน [4] สำหรับเถ้าถ่านหินจากโรงไฟฟ้าแม่เมาะ จ.ลำปาง ประกอบด้วย SiO_2 , Al_2O_3 , Fe_2O_3 และ CaO เป็นส่วนใหญ่ [5]

เนื่องจากองค์ประกอบทางเคมีของวัตถุดิบที่ใช้ทำกระเบื้องเซรามิก มีองค์ประกอบหลักใกล้เคียงกับเถ้านหิน งานวิจัยนี้จึงศึกษาสมบัติเชิงกลของกระเบื้องเซรามิกที่ผสมเถ้านักและเถ้าลอยโดยพิจารณาด้านการช่วยลระยะเวลา และอุณหภูมิในการเผา เนื่องจากเถ้านหิน คือ ดินที่ผ่านการเผาแล้วครั้งหนึ่ง ความชื้น และสารอินทรีย์บางส่วนจึงสลายไป ทำให้สามารถขึ้นไฟได้รวดเร็วขึ้น โดยผลิตภัณฑ์ไม่เสียหาย และอุณหภูมิที่ใช้เผาไม่ต้องสูงมากนัก อันนำไปสู่การช่วยลดต้นทุนการผลิต และเพิ่มจำนวนการผลิตให้มากขึ้น แต่ยังคงมีคุณภาพใกล้เคียงกับชิ้นงานเดิม นอกจากนี้การนำเถ้านหิน ซึ่งเป็นขยะที่ไม่มีประโยชน์ก่อนลพิษต่อสิ่งแวดล้อมกลับมาใช้ใหม่ ยังเป็นการช่วยลดปัญหาสิ่งแวดล้อมที่จะตามมาอีกทางหนึ่ง และเป็นแนวทางการกำจัดเถ้านหินด้วยการนำไปใช้ประโยชน์ในด้านอื่นๆ ต่อไป

1.2 วัตถุประสงค์ของการวิจัย

1.2.1 เพื่อศึกษาลักษณะเฉพาะทางกายภาพ และทางเคมี ของเถ้านัก และเถ้าลอยลิกไนต์จากโรงไฟฟ้าแม่เมาะ อ.แม่เมาะ จ.ลำปาง

1.2.2 เพื่อศึกษาอัตราส่วนเถ้านัก เถ้าลอย และดินดำ ที่เหมาะสมในการทำกระเบื้องเซรามิก

1.2.3 เพื่อศึกษาสมบัติเชิงกลของกระเบื้องเซรามิกที่ผสมเถ้านัก และเถ้าลอย เมื่อเพิ่มอัตราเร็วในการเผา

1.2.4 เพื่อสร้างสมการทางคณิตศาสตร์ หาความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณการเติมเถ้านัก และเถ้าลอยกับสมบัติเชิงกลของกระเบื้องเซรามิก

1.3 ขอบเขตของการวิจัย

1.3.1 ดินดำที่ใช้ในการศึกษาเป็นดินดำจากอำเภอแมริม จ.เชียงใหม่

1.3.2 เถ้านัก และเถ้าลอยลิกไนต์ที่ใช้ในการศึกษามาจากโรงไฟฟ้าแม่เมาะ จ.ลำปาง

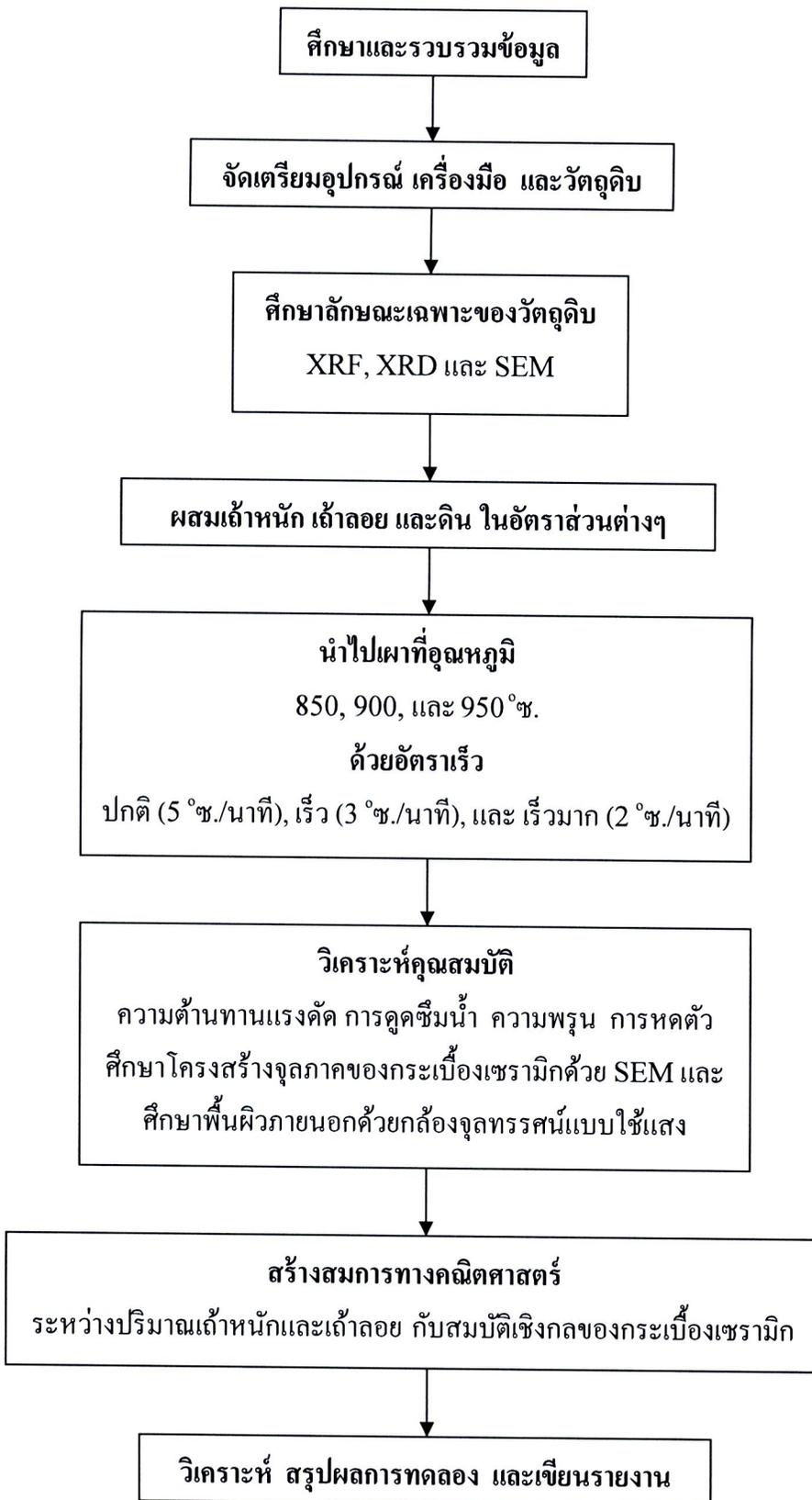
1.3.3 กระเบื้องเซรามิกที่ใช้ในการศึกษาขนาด $10 \times 5 \times 1$ เซนติเมตร โดยใช้เครื่องอัดด้วยความดันประมาณ 40 ปอนด์/ตารางนิ้ว

1.3.4 ใช้ดินดำผสมกับเถ้านัก 10 – 30% และเถ้าลอย 20 – 40% เนื่องจากหากผสมเถ้านักมากกว่า 30% และเถ้าลอยมากกว่า 40% จะไม่สามารถขึ้นรูปชิ้นงานได้

1.3.5 อัตราการเผา 3 แบบ คือ แบบปกติมากใช้อัตราการขึ้นไฟ 5°C./นาท แบบเร็วใช้อัตราการขึ้นไฟ 3°C./นาท และแบบเร็วมากใช้อัตราการขึ้นไฟ 2°C./นาท

1.3.6 ศึกษาลักษณะเฉพาะของเถ้านัก เถ้าลอย และดินดำ ในด้านองค์ประกอบทางเคมี องค์ประกอบทางแร่ และขนาดของอนุภาค โครงสร้างจุลภาคของเถ้านักและเถ้าลอย

1.3.7 ศึกษาสมบัติเชิงกลของกระเบื้องเซรามิก ที่ได้จากดินดำ เถ้านัก และเถ้าลอย ผสม ในอัตราส่วนต่างๆ แล้วยเผาที่อุณหภูมิ และอัตราเร็วแตกต่างกัน ดังรูป 1.1 ในด้านความต้านทาน แรงคด การดูดซึมน้ำ ความพรุน การหดตัว องค์ประกอบทางแร่ โครงสร้างจุลภาคของกระเบื้อง เซรามิกด้วย SEM และศึกษาพื้นผิวภายนอกด้วยกล้องจุลทรรศน์แบบใช้แสง



รูปที่ 1.1 แผนการดำเนินงาน