

## 1. บทนำ

### 1.1 ดินแดงบ้านสันจกปกและผลิตภัณฑ์<sup>(1)</sup>

ดินแดงบ้านสันจกปกเป็นดินที่อยู่ในที่นา ในที่ราบค่อนข้างสูงกว่าบริเวณอื่น ของอำเภอ ดอกคำใต้ ลักษณะของดินเป็นดินร่วนปนดินเหนียว (Clay loam) หรือ ดินร่วนปนดินเหนียวปนทราย (Sandy clay loam) ดินชั้นบนเป็นดินร่วนปนดินเหนียว หรือ ดินร่วนปนดินเหนียวปนทราย สีน้ำตาลแดง ลึกประมาณ 10 เซนติเมตร ดินชั้นล่างเป็นดินเหนียว (Clay) หรือ ดินเหนียวปนทราย (Sandy clay) สีน้ำตาลแดง สภาพความเป็นกรดเล็กน้อย (pH 6.0-6.5)

ดินแดงบ้านสันจกปกมีแหล่งสะสมอยู่มากในทุ่งนาของ หมู่บ้านสันจกปก อำเภอ ดอกคำใต้ จังหวัดพะเยา เมื่อเสร็จสิ้นจากการทำนา ชาวบ้านจะขุดดินชั้นล่างของพื้นที่นา มาเตรียมทำผลิตภัณฑ์เครื่องปั้นดินเผา โดย ขั้นตอนจะต้องบดดินให้ร่วนก่อน แล้วเอาทรายที่ได้จากแหล่งน้ำในหมู่บ้านสันจกปก มาผสมกับดินที่ได้เพื่อทำให้เนื้อดินปั้นขึ้นรูปได้ และ มีความแข็งแรงก่อนเผาและหลังเผา

ผลิตภัณฑ์ของหมู่บ้านสันจกปก เป็นพวกเครื่องใช้ในครัวเรือน เช่น หม้อแกง หม้อสาว (หม้อดินที่ชาวบ้านเอาไว้แกงอ่อม) หม้อน้ำ กระถางต้นไม้พร้อมจานรอง เมื่อสอบถามถึงที่มาของผลิตภัณฑ์ไม่มีใครสามารถตอบได้แต่ทุกคนจะพูดแบบเดียวกันว่า ตั้งแต่เกิดมาพอจำความได้ก็พบว่ามีการทำมานานแล้วซึ่งก็หมายความว่างานฝีมือชนิดนี้เป็นงานที่ทำสืบทอดกันมาตั้งแต่ปู่ ย่า ตา ทวด จนกระทั่งรุ่นลูก รุ่นหลาน โดยอาศัยความชำนาญที่ทำกันมานาน

จากการสอบถามผู้สูงอายุในหมู่บ้านทราบว่า ชาวบ้านสันจกปกรุ่นแรกๆนั้น เป็นชาวลำพูน ที่อพยพหนีภัยมาอาศัยครั้งแรกที่จังหวัดลำปาง เป็นเวลานานต่อมาได้อพยพมาตั้งรกรากที่ บ้านแม่ต้า บริเวณเหนือวัดภูมินทร์จากนั้นจึง ได้ไปหักร้างถางพงในป่าและสร้างเป็นหมู่บ้านขึ้นให้ชื่อ ตามสถานที่ตั้งของหมู่บ้านว่าหมู่บ้านสันจกปก ผู้เขียนจึงได้สันนิษฐานว่าน่าจะมีการสืบทอดงานฝีมือจากลำปาง เพราะลักษณะงานที่ผลิตนั้นมีเอกลักษณ์คล้ายกับผลิตภัณฑ์เครื่องปั้นดินเผาของลำปาง

การขึ้นรูปใช้วิธีการขึ้นรูปแบบอิสระผสมกับการขึ้นรูปแบบชด เนื่องจากผลิตภัณฑ์เป็นเครื่องปั้นดินเผาประเภทเอเทนแวร์ เเผาที่อุณหภูมิต่ำกว่า  $800^{\circ}\text{C}$  เชื้อเพลิงที่ใช้ในการเผาคือเศษไม้ฟางข้าว แกลบ เตาเผาใช้แบบโบราณคือ ทำพื้นดินเป็นลานเรียบและแน่นกว้างตามต้องการ เมื่อจะทำการเผาก็นำเอาชิ้นงานมาวางซ้อนกันพร้อมกับใส่เชื้อเพลิง ข้างนอกสุดใช้ชิ้นงานที่ชำรุดปิดรอบ แล้วเอาฟางข้าวคลุมให้ทั่ว (ปัจจุบันใช้แกลบแทน) แล้วทำการเผา ผลิตภัณฑ์ที่ได้ มีสีส้มแดง ซึ่งอาจเกิดจากแร่เหล็กในดิน เริ่มทำปฏิกิริยา ชิ้นงานที่เผาจะได้ผลดี (สีสวย ไม่แตกหัก) ประมาณ 70 %

การจำหน่าย จะมีพ่อค้าคนกลางทั้งในหมู่บ้านและนอกหมู่บ้านมารับไปจำหน่าย นอกจากนี้ชาวบ้านจะนำไปวางขายปลีกเองที่บริเวณข้างถนนเข้าออกหมู่บ้าน

การบรรจุในการจำหน่ายใช้วิธีการแบบพื้นบ้านคือใช้กระดาษหนังสือพิมพ์ห่อ หรือใช้ฟางข้าวรอง เพื่อป้องกันมิให้ผลิตภัณฑ์เกิดการเสียหาย

จากกรรมวิธีในการผลิตทั้งหมดของชาวบ้านจะเห็นได้ว่ามีกระบวนการทางวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีเข้ามาเกี่ยวข้องกับการผลิตโดยไม่รู้ตัว

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่  
Copyright© by Chiang Mai University  
All rights reserved

## 1.2 การจำแนกชนิดของผลิตภัณฑ์เครื่องปั้นดินเผา (2, 13, 4)

เครื่องปั้นดินเผา (pottery) จำแนกออกเป็น 4 ชนิดตามลักษณะเนื้อดินปั้นและอุณหภูมิที่ใช้เผาผลิตภัณฑ์

1. **Earthenware** เป็นเครื่องปั้นดินเผาที่มีลักษณะเนื้อหยาบ หนา มีความพรุนตัวสูงประมาณ 4-10 % เนื้อดินปั้นส่วนมากเตรียมได้จากดินเหนียวธรรมชาติ โดยทั่วไปซึ่งมักมี สีเทาเข้ม หรือน้ำตาลเข้ม เมื่อเผาแล้วส่วนมากมีสีน้ำตาลอ่อน สีเทาอ่อน หรือสีเหลืองอ่อน ผลิตภัณฑ์ชนิดนี้เผาในช่วงอุณหภูมิต่ำ ประมาณ  $1100^{\circ}\text{C}$

2. **Stoneware** เป็นผลิตภัณฑ์ที่เผาถึงจุดสุกตัว มีความพรุนตัวประมาณ 1-6 % โดยมากเนื้อดินปั้นจะมีส่วนผสมของหินและดินเทากัน หรืออาจมีมากกว่าเล็กน้อยก็ได้ เนื้อดินปั้นเมื่อเผามักมีสีตามวัตถุดิบที่ใช้ เช่น สีขาว สีเทา สีน้ำตาล เป็นต้น อุณหภูมิที่ใช้เผาค่อนข้างสูงกว่าชนิดแรก ตั้งแต่  $1200^{\circ}\text{C}$  ขึ้นไป

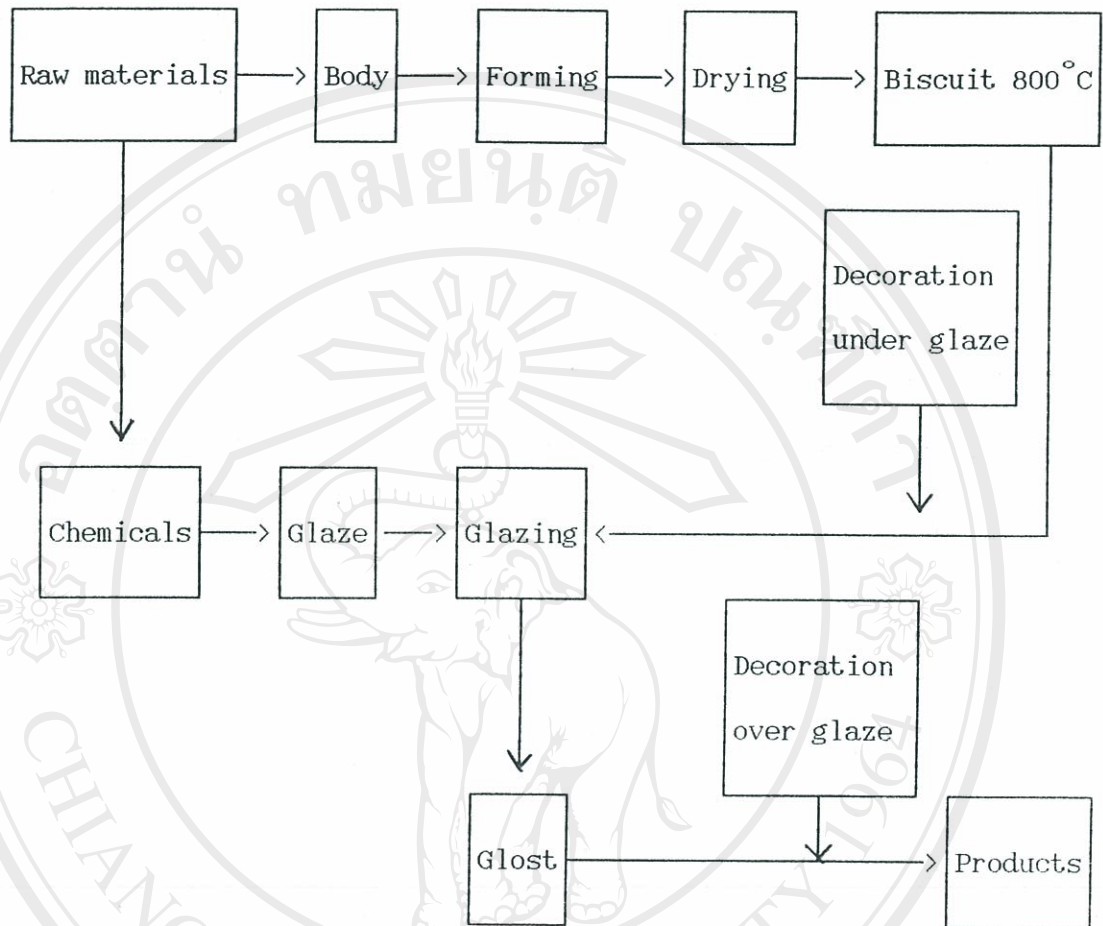
3. **Porcelainware** เป็นผลิตภัณฑ์ที่มีคุณภาพสูงกว่า stoneware เนื่องจากเป็นผลิตภัณฑ์ที่ต้องเตรียมขึ้นเป็นพิเศษ เนื้อดินปั้นให้สีขาว โปร่งแสง (translucency) เผาถึงจุดสุกตัว (vitreous point) ตั้งแต่  $1250^{\circ}\text{C}$  ขึ้นไป มีความพรุนตัวต่ำกว่า 0-3 %

4. **Bone Chinaware** เป็นผลิตภัณฑ์ที่มีราคาแพงที่สุด เนื้อดินปั้นมีส่วนผสมของเถ้ากระดูกสัตว์ (bone ash) ในปริมาณที่สูง ช่วยให้เกิดการโปร่งแสง ผลิตภัณฑ์ชนิดนี้แข็งแรงแรงมาก มีสีขาว เวลาเคาะมีเสียงกังวาลและโปร่งแสงดีมาก เผาถึงจุดสุกตัวประมาณ  $1250^{\circ}\text{C}$

## 1.3 กระบวนการผลิต ผลิตภัณฑ์เครื่องปั้นดินเผา (5)

ขั้นตอนของกระบวนการผลิต ผลิตภัณฑ์เครื่องปั้นดินเผา มีดังรูป 1.1





รูป 1.1 ขั้นตอนของกระบวนการผลิต ผลิตภัณฑ์เครื่องปั้นดินเผา

#### 1.4 วัสดุที่ใช้ในอุตสาหกรรมเครื่องปั้นดินเผา (5,6)

##### 1.4.1 ดินในธรรมชาติ

เป็นสารประกอบ Hydrus aluminous silicate เกิดจากการสลายตัวและผุพังตามธรรมชาติ (Weathering) ของหินแกรนิต (Granite) และ Igneous rocks พวก Alkalis จะถูกชะล้างคองเหลือแต่ ควอทซ์ (Quartz) ไมกา (Mica) และดิน ยกตัวอย่างการเกิดดินกาแลิน ตั้งสมการทางเคมี



hydration



desilication



hydration



การเกิดของดินมี 2 ช่วง ในช่วงแรกหิน Granite ที่ผุพังแล้วจะทับถมอยู่กับแหล่งหินเดิม เรียกว่า Primary clay หรือ Residual clay ดินพวกนี้ค่อนข้างบริสุทธิ์และขาวแต่ความละเอียดน้อย อีกประเภทหนึ่งเกิดขึ้นในช่วงที่สอง เกิดจากการพัดพาของลมและกระแสน้ำเคลื่อนย้ายออกไปจากแหล่งหินที่ผุพังเดิม และทับถมเป็นช่วงๆหรือเป็นชั้นๆ เม็ดจะละเอียดและเหนียวพร้อมกับมีอินทรีย์สารเจือปนซึ่งเรียกว่า Secondary clay หรือ Transported clay หรือ Sedimentary clay

ดินแต่ละแหล่งจะมีความเหนียวไม่เท่ากันเนื่องจาก

- องค์ประกอบของดินเหนียวมีแร่ Kaolinite ชนิด Halloysite จะอุ้มน้ำได้ดี จึงทำให้มีความเหนียวมาก
- มีโครงสร้างเป็นแผ่นบาง (Sheet-like Structure) จึงลื่น และเกาะติดกันแน่น
- มีสาร organic ปนอยู่ จึงมีความเหนียว

#### 1.4.2 ดินเหนียว (Plastic Clay หรือ Ball Clay)

เป็นดินที่มีสีขาวย สีขาวคล้ำ เหลืองจนถึงดำสนิท เม็ดดินจะละเอียด มีอินทรีย์สารเจือปน มีความเหนียวดี ให้ความแข็งแรงต่อผลิตภัณฑ์เมื่อยังไม่เผามากกว่าดินขาว เมื่อ

เผาแล้วจะมีสีขาว หรือสีจาง ส่วนประกอบคล้ายกับดินขาวแต่ผลึกขนาดเล็กกว่า และผลึกมักไม่สมบูรณ์ มีสารอินทรีย์ปนอยู่เสมอ

ลักษณะดินเหนียวที่ดีจะต้องมีทรายน้อย มีความเหนียว เวลาหล่อไม่ติดแบบเผาแล้วจะต้องมีสีขาว ในงานเออร์เทนแวร์ (Earthenware) ดินเหนียวที่เผาแล้วจะให้สีแดง การพิจารณาว่าดินเหนียวมีคุณภาพดีหรือไม่โดยดูจาก Composition of ball clay ดังตาราง 1.1

ตาราง 1.1 Composition of Ball Clay

ส่วนประกอบ	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	NaO <sub>2</sub>	K <sub>2</sub> O
ร้อยละ	40 - 60	25 - 40	0.25-4.0	0.0-0,75	0.5-4.0

✦ ถ้าดินเหนียวแหล่งใดมีองค์ประกอบตาม Composition of ball clay ถือว่าเป็นดินที่มีคุณภาพ เรียกว่า Ball Clay

ประโยชน์ในการเอาดินเหนียวมาใช้ในอุตสาหกรรมเครื่องปั้นดินเผา

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

1. ช่วยเพิ่มความสามารถในการขึ้นรูปของ เนื้อดินปั้น ให้ดีขึ้น
2. ช่วยเพิ่ม Green strength แก่ body ทำให้ผลิตภัณฑ์ก่อนเผามีความแข็งแรงมากขึ้น
3. ช่วยทำให้น้ำดินที่ใช้ในการเทแบบไหลตัวดีขึ้น
4. ให้โครงสร้าง Alumino silicate เมื่อเผาจึงทำหน้าที่เป็นเนื้อ หรือ texture แก่

ผลิตภัณฑ์

### 1.4.3 ดินเหนียวหางดง (Hang Dong Clay) <sup>(7)</sup>

ดินหางดง เป็นดินท้องถิ่นที่อยู่ในที่ค่อนข้างต่ำ มีลักษณะเป็นดินร่วนปนดินเหนียว (Clay loam) หรือดินร่วนปนดินเหนียวปนทราย (Sandy clay loam) สีน้ำตาลเข้มปนเทา มีดินละเอียด สภาพความเป็นกรดต่างของดิน มีค่า pH 4.5-6.0 ผลการวิเคราะห์ทางเคมีดังตารางที่ 1.3

### 1.4.4 ดินเหนียวแม่ท่าน อ. แม่ทะ จ. ลำปาง <sup>(8)</sup>

ดินจากแหล่งนี้มีหลายชนิด เช่นดินสีเหลืองและดินสีน้ำตาลเข้ม ปริมาณสำรองทั้งหมดประมาณ 5 ล้านตัน ดินสีน้ำตาลและสีดำนี้อาจมีความเหนียวดี นิยมใช้ผสมในเนื้อดินปั้นช่วยเพิ่มความสามารถในการขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ ช่วยให้ผลิตภัณฑ์ก่อนเผามีความแข็งแรงเมื่อแห้งสูง ช่วยลดการแตกหักของผลิตภัณฑ์ก่อนเผาได้ ดินเหนียวแม่ท่านสีน้ำตาลประกอบด้วยควอตซ์ประมาณ 28% ส่วนใหญ่เป็น Disordered kaolinite มี Illitic mica ปนเล็กน้อย มีแร่ Montmorillonite ปนแต่น้อยมาก ผลการวิเคราะห์ทางเคมีดังแสดงในตาราง 1.2

ตาราง 1.2 องค์ประกอบทางเคมีของตัวอย่างดินขาวลำปาง , ดินเหนียวแม่ท่าน , และดินหางดง

ดิน	L.O.I.	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	TiO <sub>2</sub>	CaO	MgO	Na <sub>2</sub> O	K <sub>2</sub> O
ดินขาวลำปาง	5.54	59.98	27.75	1.02	-	0.07	0.24	0.19	0.97
ดินเหนียวแม่ท่าน	8.31	62.30	24.50	1.22	0.57	0.24	0.59	0.13	2.14
ดินหางดง	11.07	59.96	21.55	4.06	0.08	-	0.28	3.08	0.11



### 1.4.5 ดินเหนียวบ้านเอ่อม I <sup>(9)</sup>

แหล่งดินเหนียวบ้านเอ่อม I อยู่ในบริเวณบ้านทุ่งกล้วย ตำบลบ้านเอ่อม อำเภอเมือง จังหวัดลำปาง จากอำเภอเมืองไปตามทางหลวงแผ่นดินหมายเลข 1039 (เส้นทางห้างฉัตร - สบตุย) ประมาณ 8 กิโลเมตร เลี้ยวขวาไปตามทางหลวงแผ่นดินหมายเลข 1157 ถึงประมาณหลักกิโลเมตรที่ 15 + 300 เมตร แล้วเลี้ยวซ้ายไปตามเส้นทางร.พ.ช. เข้าหมู่บ้านประมาณ 4 กิโลเมตร ลักษณะพื้นที่ของแหล่งดินเหนียวบ้านเอ่อม I เป็นเนินราบยาวตามแนวตะวันตกเฉียงเหนือ-ตะวันออกเฉียงใต้ อยู่บริเวณเชิงเขาด้านตะวันออกของเทือกเขาขุนตาน มีลำน้ำแม่ตาชานาด้านตะวันตก และลำน้ำห้วยซุ่มทางด้านตะวันออก พื้นที่เป็นสภาพไร่นา

ดินเหนียวบ้านเอ่อม ที่สามารถนำมาใช้ในงานเซรามิกได้ จะอยู่ลึกลงไปประมาณ 15 เมตร มีสีน้ำตาลแดง น้ำตาลปนเหลือง แดงปนเหลือง เมื่อเผาแล้วจะให้สีครีม น้ำตาลอ่อน น้ำตาลแดง สามารถนำไปใช้ทำผลิตภัณฑ์เซรามิกชนิดมีสี หรือเคลือบสีประเภท กระเบื้องปูพื้น กระเบื้องบุฝาผนัง และอิฐประดับได้ มีขนาดของเม็ดดิน -200 เมช โดยเฉลี่ยประมาณ 92 % ขนาดของเม็ดดิน -325 เมช โดยเฉลี่ยประมาณ 85 % องค์ประกอบทางเคมีดังตาราง 1.3

ตาราง 1.3 องค์ประกอบทางเคมีของดินเหนียวบ้านเอ่อม I

L.O.I.	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	CaO	Na <sub>2</sub> O	K <sub>2</sub> O	TiO <sub>2</sub>	MgO
10.10	61.03	18.40	7.66	0.05	0.27	1.45	0.53	0.48

หมายเหตุ Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> จะสูงกว่าความเป็นจริงเนื่องจากก้านเจาะและกระบอกอัดแท่งตัวอย่างดินทำด้วยเหล็ก

ดินเหนียวแห้งนี้ประกอบด้วยแร่มอนต์มอริลโลไนต์ อิลไลต์ เคโอลิไนต์ และควอทซ์ ปริมาณสำรองมีไม่น้อยกว่า 5 แสนเมตริกตัน

#### 1.4.6 ดินเหนียวบ้านเอ่อม II <sup>(9)</sup>

แหล่งดินเหนียวบ้านเอ่อม II อยู่ในบริเวณบ้านห้วยไร่ อยู่เหนือบ้านเอ่อม I ไปตามเส้นทาง ร.พ.ช. สายบ้านทุ่งกล้วย - บ้านห้วยไร่ ประมาณ 2.2 กิโลเมตรลักษณะพื้นที่ของแหล่งดินเหนียวบ้านเอ่อม II เป็นเนินราบกว้างและยาวตามแนวตะวันออกถึงใต้ อยู่บริเวณเชิงเขาด้านตะวันออกของเทือกเขาขุนตาน มีห้วยแม่ฟ้าอยู่ทางด้านตะวันตก และน้ำแม่เฟืองอยู่ทางด้านตะวันออก พื้นที่เป็นสภาพไร่นา

ดินเหนียวบ้านเอ่อมที่สามารถนำมาใช้ในงานเซรามิกส์ได้จะอยู่ลึกลงไปประมาณ 16 เมตร มีเทาอ่อน ถึง น้ำตาล เมื่อเผาที่อุณหภูมิ 950 °C และ 1150 °C แล้วจะให้สีน้ำตาลและน้ำตาลเข้ม-ดำ ตามลำดับ สามารถนำไปใช้ทำผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ชนิดมีสี หรือเคลือบสีประเภทกระเบื้องปูพื้น กระเบื้องบุฝาผนัง และอิฐประดับได้ มีขนาดของเม็ดดิน -200 เมช โดยเฉลี่ยประมาณ 92 % ขนาดของเม็ดดิน -325 เมช โดยเฉลี่ยประมาณ 85 % องค์ประกอบทางเคมีดังตาราง 1.4

ตาราง 1.4 องค์ประกอบทางเคมีของดินเหนียวบ้านเอ่อม II

L.O.I.	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	CaO	Na <sub>2</sub> O	K <sub>2</sub> O	TiO <sub>2</sub>	MgO
6.88	58.30	22.47	8.62	0.06	0.19	2.38	0.47	0.60

หมายเหตุ Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> จะสูงกว่าความเป็นจริงเนื่องจากก้านเจาะและกระบอกอัดแท่งตัวอย่างดินทำด้วยเหล็ก

ดินเหนียวแหล่งนี้ประกอบด้วยแร่มอนต์มอริลโลไนต์ อิลไลต์ เคโอลิไนต์ และควอทซ์ ปริมาณสำรองมีไม่น้อยกว่า 1 ล้านเมตริกตัน

#### 1.4.7 ดินเกาลิน (10,8)

ดินเกาลินเป็นส่วนผสมหลักของผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ ประกอบด้วยผลึกเล็กๆของแร่เคโอลิไนต์ เป็นส่วนใหญ่มีสูตรทั่วไปทางเคมีคือ  $Al_2O_3 \cdot 2SiO_2 \cdot 2H_2O$  หรือ  $(OH)Al(SiO)$  มีจุดหลอมเหลวประมาณ  $1,785^\circ C$  นอกจากนี้ยังประกอบด้วยอัลคาไล (Alkalies) น้อยกว่า 2 % มีเหล็กออกไซด์, ไลม์ (Lime), แมกนีเซียม, ดิเตเนียม และพวกที่เป็นมลทินประมาณ 2-3 % นอกจากนี้มีควอทซ์เม็ดเล็กปนอยู่ด้วยเสมอ ดังตาราง 1.5

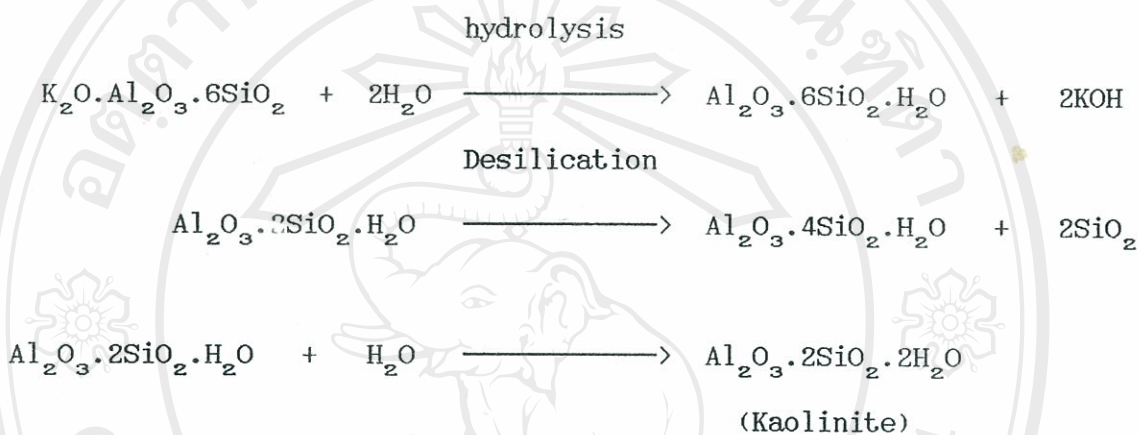
ตาราง 1.5 องค์ประกอบทางเคมีของดินเกาลิน จากแหล่งต่างๆ

ส่วนประกอบ	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	TiO <sub>2</sub>	CaO	MgO	K <sub>2</sub> O	Na <sub>2</sub> O	L.O.I.
เวียงป่าเป้า	32.0	49.0	5.5	-	0.5	0.9	0.4	0.6	10.5
อังกฤษ	45.78	39.16	0.78	0.14	0.21	0.17	1.26	0.06	12.72
จอร์เจีย	44.0	38.60	0.51	1.70	0.15	0.09	0.09	0.12	14.62
นราธิวาส	48.0	37.2	0.80	-	0.25	0.1	0.5	0.1	12.2



แหล่งกำเนิดและการสะสมของดินเหนียว

ดินเหนียวเกิดจากหินฟีนีท (Feldspar,  $K_2O \cdot Al_2O_3 \cdot 6SiO_2$ ) เกิดการเปลี่ยนแปลง  
ผุพังในลักษณะของการแตกโดยธรรมชาติที่เรียกว่า Weathering ดังสมการ



#### 1.4.8 ดินขาวลำปาง (๘)

แหล่งดินขาวลำปางอยู่ใกล้กับหมู่บ้านปางคำ ต.บ้านเส้า อ.แจ้ห่ม จ.ลำปาง ซึ่งอยู่  
ห่างจากถนนสายลำปาง-แจ้ห่ม (ทางหลวงหมายเลข 1035) กิโลเมตรที่ 27-28 ไปทางตะวันตก  
1 กิโลเมตร แหล่งดินขาวแห่งนี้ ทำการผลิตเพื่ออุตสาหกรรมเครื่องปั้นดินเผาครั้งแรก เมื่อ  
พ.ศ. 2502 โดยการใช้แรงคนขุดนำเอาแต่เฉพาะดินเม็ดละเอียดมาใช้ แหล่งดินขาวบริเวณนี้มี  
ประมาณ 2 ล้านตัน

ดินขาวแหล่งนี้ส่วนใหญ่จะมีแร่ซิลิไซด์เป็นส่วนประกอบหลักและมีเคโอลิไนต์เป็นส่วน  
ประกอบรอง ดังนั้นอาจเรียกว่า อิลลิติก เคลย์ (Illitic clay) ก็ได้ นอกจากนี้ยังมีควอตซ์ใน  
สภาพอิสระด้วย ผลการวิเคราะห์ดินขาวลำปางดังตาราง 1.6

ตาราง 1.6 องค์ประกอบทางเคมีของตัวอย่างดินชาวลำปาง

ส่วนประกอบ	L.O.I.	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	TiO <sub>2</sub>	CaO	MgO	Na <sub>2</sub> O	K <sub>2</sub> O
ร้อยละ	5.54	59.98	27.75	1.02	-	0.07	0.24	0.19	0.97

ประโยชน์ของดินชาวลำปาง

1. ใช้ทำผลิตภัณฑ์เซรามิก เช่นถ้วยชาม เครื่องสุขภัณฑ์ เครื่องประดับ
2. ทำผลิตภัณฑ์ก่อสร้าง เช่นอิฐก่อสร้าง อิฐปูพื้น ท่อระบายน้ำ กระเบื้องมุงหลังคา
3. ใช้ในอุตสาหกรรมกระดาษ โดยเติมลงในเยื่อกระดาษทำให้กระดาษมีคุณสมบัติดูดซับหมึก ผิวหน้าเรียบเป็นมันเงา มีสีขาวขึ้น ช่วยเพิ่มน้ำหนักของกระดาษ และทำให้กระดาษทึบแสง
4. ใช้ทำเป็น ไม้ในอุตสาหกรรมถลุงเหล็กและหล่อเหล็ก
5. เป็นตัวฟอกสีและตัวเร่งปฏิกิริยาในอุตสาหกรรมน้ำมันปิโตรเลียม
6. ใช้ในอุตสาหกรรมสี โดยใช้ผลิตสีขาว
7. ใช้ในอุตสาหกรรมไฟฟ้าในการทำฉนวนไฟฟ้าที่ทนแรงดันได้สูง (High-tension insulator) ทำฉนวนไฟฟ้า

1.4.9 แร่ดินเบาหรือไดอะตอมไมท์ (Diatomite)<sup>(8)</sup>

พบอยู่ในบริเวณอำเภอเมืองและอำเภอเกาะคา จังหวัดลำปาง แร่ดินเบาเนื้อคล้ายซอสล์กเกิดรวมตัวกับซากสัตว์โบราณที่ชื่อว่า "ไดอะทอม (Diatom) ปี พ.ศ. 2525 ประเทศไทยมีการผลิตแร่ดินเบาที่จังหวัดลำปาง เพียงแห่งเดียวผลิตได้ 80 ตัน มูลค่า 0.07 ล้านบาท

ประโยชน์ของดินเบาเป็นฉนวนป้องกันความเย็น ความร้อน และสำหรับเก็บเสียง เป็นผงขัดถู ผงกรอง ใช้ดูดความชื้น ใช้ประจุดินระเบิด

1.4.10 หิน (7, 10)

(1) หินฟันม้า (Feldspar)

ในอุตสาหกรรมเครื่องปั้นดินเผาใช้ทำหน้าที่เป็นฟลักซ์ เป็นตัวเริ่มก่อให้เกิดปฏิกิริยาการเกิดเนื้อแก้วในผลิตภัณฑ์ และช่วยให้ผลิตภัณฑ์มีสมบัติโปร่งแสงดีขึ้น โดยเฉพาะผลิตภัณฑ์พวกปอร์สเลน แร่หินฟันม้าส่วนใหญ่ประกอบด้วยสารประกอบอลูมิเนียมซิลิเกตของธาตุโปแตสเซียม (Potassium feldspar) โซเดียม (Soda feldspar) หรือแคลเซียม (Calcium feldspar) หรือการผสมระหว่าง Na-K-Ca (mixed feldspar)

หินฟันม้าแบ่งได้เป็น 4 ประเภท คือ

1) โปแตสเซิลด์สปาร์ (Potash feldspar) มีสูตรทางเคมีคือ  $KAlSi_3O_8$  ชื่อแร่ฮอร์โทคลาส (Orthoclase) จุดหลอมตัวประมาณ  $1200-1250\text{ }^{\circ}\text{C}$  ใช้ผสมในเนื้อดินปั้น และน้ำเคลือบ

2) โซดาเฟลสปาร์ (Soda feldspar) มีสูตรทางเคมีคือ  $NaAlSi_3O_8$  ชื่อแร่อัลไบต์ (Albite) มีจุดหลอมตัวเริ่มตั้งแต่  $1100\text{ }^{\circ}\text{C}$  ใช้ผสมในน้ำเคลือบ

3) แคลเซียมเฟลสปาร์ (Calcium feldspar) มีสูตรทางเคมี คือ  $CaAl_2Si_2O_8$  ชื่อแร่อนอร์ไทต์ (Anorthite) ใช้ผสมในน้ำเคลือบ

3) แบเรียมเฟลสปาร์ (Barium feldspar) มีสูตรทางเคมี คือ  $BaO \cdot Al_2O_3 \cdot 6SiO_2$

ผลการวิเคราะห์ทางเคมีของหินฟันม้า ดังตาราง 1.7



ตาราง 1.7 ผลการวิเคราะห์ทางเคมีของหินฟันม้า

ส่วนประกอบ แหล่ง	L.O.I.	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	TiO <sub>2</sub>	CaO	MgO	Na <sub>2</sub> O	K <sub>2</sub> O
ต. ห่องฟ้า อ. บ้านตาก	0.19	65.00	18.60	0.31	-	1.00	0.08	3.80	10.00
ต. นาดีน อ. เมือง	1.33	70.20	17.81	0.60	0.26	0.11	0.22	8.80	0.16

### ประโยชน์ของหินฟันม้า

ในอุตสาหกรรมเซรามิก หินฟันม้าที่มีปริมาณของ โปแตสเซียมสูงๆ ใช้เป็นส่วนผสมในเนื้อดินปั้นและทำน้ำยาเคลือบชนิดทนความร้อนสูง เนื่องจากขณะหลอมละลายจะให้ความหนืดตัว สูงกว่าโซดาเฟลสปาร์ ดังนั้นอุตสาหกรรมทำแก้วและน้ำเคลือบไฟฟ้าจึงมักนิยมใช้โซดาเฟลสปาร์ที่มีเปอร์เซ็นต์เหล็กต่ำในผลิตภัณฑ์เซรามิกที่ต้องการความขาว เพื่อช่วยให้เนื้อดินปั้นมีความขาวตามต้องการ

(2) หินเขียวหนามาน หรือหินควอทซ์ (Quartz, SiO<sub>2</sub>) หรือซิลิกา (Silica) หรือหินเหล็กไฟ (Flint)

ควอทซ์ ทำหน้าที่เป็นแก้วในการเคลือบและมีโครงสร้างเป็นซิลิเกตในดินปั้น ช่วยทำให้ผลิตภัณฑ์แข็งแรง ไม่โค้งงอและช่วยทำให้การหดตัวก่อนเผาและหลังเผา น้อยลง มีสูตรเคมีเป็น SiO<sub>2</sub> มี Si=46.7 % และ O =53 % ควอทซ์เป็นส่วนสำคัญของหินอัคนีชนิดที่มีซิลิกา มากๆ เช่น หินแกรนิต เป็นแร่ที่ทนต่อการทำลายทางเคมีและทางกล (Mechanical attack) เมื่อหินอัคนีผุพังลง แร่นี้จะสะสมเป็นชั้นซึ่ง ได้แก่หินทราย นอกจากนี้อาจพบในหินไนส์ (Gneises)

หินควอทซ์นำไปใช้ผสมในเนื้อดินปั้นเพื่อควบคุมการหดตัวของเนื้อดินปั้นและป้องกันการแตกร้าวของผลิตภัณฑ์ได้ดี ควบคุมให้แก๊สและน้ำที่อยู่ในดินระเหยไปได้สะดวก และเพื่อทำหน้าที่เป็นโครงสร้างของผลิตภัณฑ์ดิบให้ทรงตัวได้ดี

สำหรับหินเหล็กไฟ (Flint) ก้อนแร่จะเป็นผลึกเล็กๆของซิลิกา และมีน้ำอยู่ประมาณ 1 % ประกอบด้วย Silica sand ( $\text{SiO}_2$ ), Quartz ( $\text{SiO}_2$ ), Canister ( $\text{SiO}_2$ ) และ Quartzite ( $\text{SiO}_2$ ) เนื่องจากโครงสร้างมีซิลิกาประกอบอยู่จึงมักใช้แทนควอทซ์

ผลการวิเคราะห์ทางเคมีของควอทซ์แหล่ง จ. ตาก ดังแสดงในตาราง 1.8

ตาราง 1.8 ผลการวิเคราะห์ควอทซ์ จ. ตาก โดยกรมวิทยาศาสตร์ กระทรวงวิทยาศาสตร์เทคโนโลยีและการพลังงาน

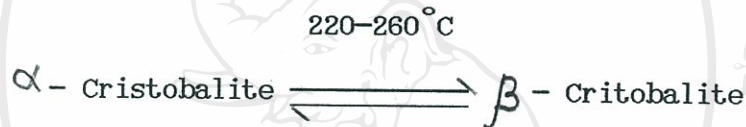
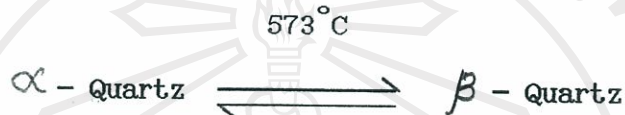
สาร	$\text{SiO}_2$	$\text{Al}_2\text{O}_3$	$\text{Fe}_2\text{O}_3$	CaO	MgO	L.O.I.
% ของสารที่มี	98.90	0.80	0.10	0.05	0.90	0.05

สารจำพวกซิลิกอน ไดออกไซด์มีการเปลี่ยนแปลง โครงสร้างภายในที่อุณหภูมิต่างๆ โดยมีโครงสร้างอยู่ 3 แบบด้วยกันคือ Quartz , Tridymite และ Cristobalite ซึ่งมีการเปลี่ยนแปลงโครงสร้างภายในที่มีอยู่ 2 แบบ คือชนิดที่เกิดได้รวดเร็ว และเกิดการเปลี่ยนแปลงอย่างช้า

การเปลี่ยนแปลงอย่างช้าคือ



การเปลี่ยนแปลงอย่างรวดเร็วคือ



ในระหว่างเกิดการเปลี่ยนแปลง โครงสร้างนี้จะเกิดการเปลี่ยนแปลงทางปริมาตรด้วย กล่าวคือเนื้อผลิตภัณฑ์ที่มีสารซิลิคอนไดออกไซด์มาก เมื่อถูกเผาจะขยายตัวอย่างรวดเร็ว และจะหดตัวอย่างรวดเร็วเมื่อปล่อยให้เย็นลง

### ประโยชน์ของควอทซ์

ใช้ในอุตสาหกรรมเซรามิกเป็นส่วนใหญ่เนื่องจาก

- 1) ช่วยลดการหดตัวขณะแห้ง ซึ่งจะช่วยป้องกันการแตกของผลิตภัณฑ์
- 2) ช่วยลดการหดตัวหลังเผา ทำให้ผลิตภัณฑ์เมื่อเผาแล้วมีคุณภาพดี
- 3) เป็น โครงร่างของผลิตภัณฑ์ที่จะช่วยพยุงรูปทรงให้คงรูปดั้งเดิมเมื่อเผาไฟ



### 1.4.11 สารเคมี

(1) เถ้ากระดูก ( Bone Ash ) เป็นวัตถุที่มีส่วนประกอบของแคลเซียมฟอสเฟต คัลเซียมคาร์บอเนต และมักมีซีมฟอสเฟต ที่มีขายกันมากในท้องตลาดเป็นวัตถุดิบคัลเซียมฟอสเฟต ใช้ผสมในเนื้อดินปั้น เป็นตัวประสานและช่วยให้ผลิตภัณฑ์โปร่งแสง

### 1.5 สมบัติของดิน ( 2, 10, 11, 6 )

#### 1.5.1 สมบัติทางเคมีของดิน

ส่วนประกอบของดินตามทฤษฎีดิน คือ Hydrus aluminium silicate เช่น kaolin มีสูตร  $Al_2O_3 \cdot 2SiO_2 \cdot 2H_2O$  หรือมี  $SiO_2$  46.3 %  $Al_2O_3$  39.8 % และ  $H_2O$  13.9 % แต่ในดินมีแร่อย่างอื่นปะปนอยู่ด้วย ผลการวิเคราะห์ทางเคมีจึงต่างจากทฤษฎี และส่วนใหญ่จะอยู่ในรูปของออกไซด์ไม่อยู่ในรูปแร่บริสุทธิ์ เพราะเวลาหินหลอมเหลวเย็นตัวลงจะสัมผัสกับออกซิเจนในอากาศจึงเกิดอยู่ในรูปของออกไซด์

องค์ประกอบทางเคมีของตัวอย่างดินขาวลำปาง , ดินเหนียวแม่ทาน , และดินหางดง

ดิน	L.O.I.	$SiO_2$	$Al_2O_3$	$Fe_2O_3$	$TiO_2$	CaO	MgO	$Na_2O$	$K_2O$
ดินขาวลำปาง	5.54	59.98	27.75	1.02	-	0.07	0.24	0.19	0.97
ดินเหนียวแม่ทาน	8.31	62.30	24.50	1.22	0.57	0.24	0.59	0.13	2.14
ดินหางดง	11.07	59.96	21.55	4.06	0.08	-	0.28	3.08	0.11

ซิลิกา ( $SiO_2$ ) ซิลิกานอกจากจะเป็นส่วนประกอบของดินแล้ว ยังอาจมีควอตซ์หรือทราย

ซึ่งเกิดจากการแปรสภาพของหินมาเป็นดิน บางครั้งทรายละเอียดมากจนมองเห็นได้ยาก

อลูมินา ( $\text{Al}_2\text{O}_3$ ) แร่อลูมินาเกิดปนอยู่ในดิน ได้แก่ gibbsite ( $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ ) bauxite ( $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ) และ diaspore ( $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ) มักพบมากในดินที่มีเปอร์เซ็นต์อลูมินาสูง

เหล็ก ( $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ) ในดินทั่ว ๆ ไปเหล็กจะอยู่ในรูปของ hematite ( $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ) จะทำให้ดินเป็นสีแดง ถ้าเป็น limonite ( $2\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ ) จะทำให้ดินเป็นสีเหลืองหรือน้ำตาล ดินบางชนิด เช่น พวก fire clay และดินดาล บางที่มีเศษแร่ไพไรต์ ( $\text{FeS}_2$ ) ปะปนแร่พวกนี้แข็งกว่าดินบดไม่ละเอียด หลังจากเผาดินนี้แล้วจะเห็นเป็นจุด ๆ สีคล้ำ ๆ ในเนื้อดิน

แคลเซียม ( $\text{CaO}$ ) ถ้าเกิดในรูปของแร่แคลไซต์ ( $\text{CaCO}_3$ ) หรือโดโลไมท์ ( $\text{CaCO}_3 \cdot \text{MgCO}_3$ ) จะไม่ค่อยทำความยุ่งยากให้กับดินเท่าใดนัก เพราะทั้งสองชนิดต่างก็ทำหน้าที่เป็นตัวลดจุดสุกตัวของเนื้อดิน แต่ถ้าเกิดในรูปของแร่ยิบซั่ม ( $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ) ซึ่งมีสมบัติละลายน้ำได้บ้าง ถ้าหากนำมาทำผลิตภัณฑ์และปล่อยให้แห้งจะพบคราบสีขาวเกาะที่ผิวเสมอ

แมกนีเซียม ( $\text{MgO}$ ) มีปะปนในดินน้อยมาก อาจเกิดในดินที่มีแร่แมกนีไซต์ ( $\text{MgCO}_3$ ) โดโลไมท์ spinel, biotite, hornblend, chlorite และ pyroxene ในการวิเคราะห์มักพบว่าปริมาณของแมกนีเซียมมีไม่เกิน 1 %

อัลคาไลน์ (alkalies) ส่วนมากอัลคาไลน์ปนอยู่ในดินในรูปของ แร่ feldspar แร่ อาจเป็น potash feldspar หรือ soda feldspar

ติตานิยม (titanium) มีปนอยู่น้อยมาก ที่พบเสมอๆ ได้แก่ rutite ( $\text{TiO}_2$ ) hementite ( $\text{FeO} \cdot \text{TiO}_2$ ) และ sphene ( $\text{CaO} \cdot \text{TiO}_2 \cdot \text{SiO}_2$ )

อินทรีย์สาร (carbonaceous matter) พบเสมอว่า ดิน ball clay, fire clay และดินตาลีมีสีเทาไปจนถึงสีดำ ทั้งนี้เพราะดินเหล่านี้เคยมีพวกต้นไม้ตายทับถมรวมกันเป็นเวลานานๆแล้วเกิดการสลายตัวและเปลี่ยนรูปไปเป็นคาร์บอน จึงเรียกว่า carbonaceous matter

สารประกอบของธาตุบางชนิดที่มีผลต่อสมบัติทางกายภาพของเนื้อดิน ตามตาราง 1.9 (14)

ตาราง 1.9 สารประกอบของธาตุบางชนิด ที่มีผลต่อสมบัติทางกายภาพของดิน

สารประกอบของธาตุ	ผลต่อสมบัติทางกายภาพของดิน
ซิลิกา (Silica)	<ul style="list-style-type: none"><li>- ลดความเหนียวของดิน</li><li>- ลดการหดตัวของเนื้อดิน</li><li>- ลด Tensile และ Crushing strength</li></ul>
อลูมินา (Alumina)	<ul style="list-style-type: none"><li>- ลดความเหนียวของเนื้อดิน</li><li>- เพิ่มความทนไฟให้แก่เนื้อดิน</li></ul>
อัลคาไลส์ (Alkalies)	<ul style="list-style-type: none"><li>- ลดความทนไฟของเนื้อดิน</li><li>- พวกอัลคาไลส์ที่ละลายน้ำได้ จะมีผลต่อความเหนียวของเนื้อดิน</li></ul>
เหล็ก	<ul style="list-style-type: none"><li>- ทำให้สีของดินเปลี่ยนไป ถ้ามีมากทำให้ดินมีสีแดง</li><li>- ลดความทนไฟของดิน</li><li>- ทำให้เกิด iron spot</li></ul>
แคลเซียม	<ul style="list-style-type: none"><li>- ลดความทนไฟของเนื้อดิน</li><li>- เกิดเป็นของเหลวที่ไหลได้เมื่อได้รับความร้อน ทำให้ผลิตภัณฑ์เกิดปัญหาการเสียรูป</li></ul>
แมกนีเซียม	<ul style="list-style-type: none"><li>- ลดความทนไฟของเนื้อดิน</li></ul>



1.5.2 สมบัติทางกายภาพ (7.11)

สมบัติทางกายภาพของดินที่ควรทำการตรวจมีดังนี้

- (1) ขนาดของเม็ดดิน ดินเกาลินมีขนาดของเม็ดดินตั้งแต่ 0.5 ถึง 1 ไมครอน มีเส้นผ่าศูนย์กลางโดยเฉลี่ยคือ 0.5 ไมครอน ขนาดของเม็ดดินมีผลต่อความเหนียวและการหดตัวเมื่อแห้ง ถ้าดินมีขนาดของเม็ดดินเล็กจะมีความเหนียวมากและมีเปอร์เซ็นต์การหดตัวเมื่อแห้งสูง
- (2) การหดตัวเมื่อแห้ง ค่านี้ไม่น่าสนใจเท่าไรนักเพราะการผลิตเซรามิกส์ส่วนมากไม่ใช้เนื้อดินชนิดเดียวแต่จะใช้ดินผสมดังนั้นค่าการหดตัวเมื่อแห้งของดินผสมน่าสนใจกว่า
- (3) ความแข็งแรงเมื่อแห้ง โดยทั่วไปดินที่มีความเหนียวมากจะมีความแข็งแรงเมื่อแห้งมาก
- (4) สีของดิน สีของดินที่ยังไม่ได้เผาเกิดจากเหล็กและ carbonaceous matter ในดิน นอกจากนี้อาจมีแร่망กานีสหรือแร่ดีตาเนียมปนด้วย ถ้าดินใดไม่มีสารดังกล่าวผสมอยู่จะมีสีขาวเสมอ

Limonite ( $2Fe_2O_3 \cdot 3H_2O$ )	ทำให้ดินมีสีครีม เหลือง และน้ำตาล
Pyrite ( $FeS_2$ )	ทำให้ดินเป็นสีทอง ในบางส่วนของดิน
Hematite ( $Fe_2O_3$ )	ทำให้ดินเป็นสีแดง
Iron Silicate	ทำให้ดินเป็นสีเขียว หรือค่อนข้างเขียว
Manganese & Titanium	ทำให้ดินเป็นสีน้ำตาล
Carbonaceous matter	ทำให้ดินเป็นสีน้ำเงิน เทา ดำ น้ำตาลและเขียว

- (5) การหดตัวเมื่อเผา ดินมีเปอร์เซ็นต์การหดตัวเมื่อเผาแตกต่างกัน แล้วแต่สิ่งเจือปนซึ่งอยู่ในดิน บางที่อาจหดตัว 6 - 7 % และถ้าเผาถึงจุดสุกตัวจะหดตัวประมาณ 20 % เมื่อเผา ดินจะเกิดปรากฏการณ์ที่อธิบายได้ดังนี้

Dehydration period แบ่งออกเป็น 2 ขั้นตอน

ขั้นตอนที่ 1 Mechanical dehydration หรือ Water smoking เริ่ม

ตั้งแต่อุณหภูมิ  $20^\circ C - 150^\circ C$  ปรากฏการณ์ที่เกิดขึ้นคือ น้ำที่ผสมในดินจะเริ่มระเหยออกมาจน

ดินจะแห้งสนิทและไม่มีน้ำดังกล่าวเหลืออยู่ ดินจะมีสภาพแข็งกว่าเดิม ถ้าหยุดให้ความร้อนและนำดินนั้นมาผสมกับน้ำอีกครั้งหนึ่งดินจะอ่อนและมีความเหนียวอีกครั้งเหมือนเดิม

## ขั้นตอนที่ 2 Chemical dehydration หรือ Chemical water smoking

เริ่มตั้งแต่อุณหภูมิ  $150^{\circ}\text{C}$ – $600^{\circ}\text{C}$  ถ้าให้ความร้อนแก่ดินต่อจากระยะแรก โมเลกุลของดินจะแตก และส่วนที่เป็นน้ำของโมเลกุล จะระเหยออกไปเหลือดินในรูปของ meta kaoline ( $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2$ ) ถ้าหยุดเผาแล้วนำดินไปผสมกับน้ำอีกครั้งหนึ่งดินจะยังคงแข็ง และไม่มี ความเหนียวอีกต่อไป

**Oxidation period** เริ่มตั้งแต่อุณหภูมิ  $350^{\circ}\text{C}$  –  $900^{\circ}\text{C}$  สิ่งต่างๆที่ปะปนมา กับดิน เช่น เศษไม้ ใบหญ้า จะถูกเผาไหม้หมดไป นอกจากนี้เศษแร่ต่างๆ เช่น พวกคาร์บอนेट ซัลไฟด์ และซัลเฟต จะแตกตัวออกในระยษนี้ สมบัติทางฟิสิกส์ของดินจะเปลี่ยนเกี่ยวกับน้ำหนัก ขนาด และ ความพรุน

**Vitrification period** เริ่มตั้งแต่  $900^{\circ}\text{C}$  ขึ้นไป vitrification คือ ระยะเวลาหนึ่งของการเผา ซึ่งประกอบด้วย

- (1) ส่วนผสมในเนื้อดินบางชนิดเริ่มหลอมละลาย
- (2) ส่วนที่หลอมละลายจะพยายามละลายส่วนที่ไม่หลอมเป็นเนื้อเดียวกัน
- (3) ส่วนที่ละลายจะไหลไปตามช่องว่างทำให้เนื้อดินแน่นทึบขึ้น
- (4) ถ้าหากมีส่วนผสมและอุณหภูมิที่พอเหมาะ อาจเกิดการตกผลึกใหม่ในเนื้อ

ดินได้ ทั้งนี้เพราะอลูมินา ซิลิกาในเนื้อดินจะรวมกันเป็น mullite ( $3\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2$ ) มีลักษณะ เป็นผลึกรูปเข็ม ทำให้ดินมีความแข็งแรงเพิ่มขึ้น ถ้าเนื้อดินส่วนที่หลอมละลายมากเกินไปทำให้ ดินยุบตัวลงได้

(6) ความเหนียวและความสามารถในการขึ้นรูป ผลิตภัณฑ์เซรามิกย่อมมีความจำเป็น ต้องใช้วัสดุที่มีความเหนียว เพราะความเหนียวจะช่วยให้การขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ได้ดี โดยเฉพาะอย่างยิ่งการขึ้นรูปอย่างอิสระด้วยมือปั้น เป้าหมุน และขึ้นรูปด้วยระบบนำดิน ความเหนียวยังช่วย ในการแข็งตัวเมื่อแห้ง (green strength) ได้ดีอีกด้วย

สมบัติของดิน เมื่อถูกเผาจะเปลี่ยนแปลง เป็นระยะๆ ดังตาราง 1.10

(7) ความพรุนตัว (Porosity)

ค่าความพรุนตัวหรือเรียกอีกชื่อหนึ่งว่า ค่าของการดูดซึมน้ำ (water absorption) ค่าความพรุนตัวถ้าเข้าใกล้ศูนย์ถือว่าวัสดุเป็นเนื้อแน่น (dense) และมีความแข็งแรงสูงสุดของตัวมันเอง ความพรุนตัวเป็นลักษณะเฉพาะของดินที่อุณหภูมิแตกต่างกัน เมื่ออุณหภูมิเพิ่มขึ้นความพรุนตัวจะมากขึ้นด้วย จนเมื่อถึงอุณหภูมิหนึ่งความพรุนตัวจะลดลงจนกระทั่งถึงจุดหลอมเหลวความพรุนตัวจะมีค่าเท่ากับศูนย์

ตาราง 1.10 สมบัติของดินที่เปลี่ยนไปในการเผาแต่ละระยะต่างๆ

สมบัติที่เปลี่ยนไป	ระยะในการเผาและช่วงอุณหภูมิ		
	Dehydration 20°C - 950°C	Oxidation 350°C - 950°C	Vitrification 900°C ขึ้นไป
๑๖  ความพรุนตัว การหดตัว น้ำหนัก ความแข็งแรง	ลึ่อ้นลง  เพิ่มขึ้น เพิ่มขึ้น ลดลง เพิ่มขึ้น	1. ดินที่มีเหล็กจะมีสี เข้มขึ้น  2. ดินที่มีcarbonaceous matterจะมีสีอ่อนลง เพิ่มขึ้น ขยายตัวเล็กน้อย ลดลง ลดลงนิดหน่อย	ลึ่เข้มขึ้น  ลดลง เพิ่มขึ้น เกือบคงที่ เพิ่มขึ้น



## 1.6 การเตรียมวัตถุดิบ ( Raw Material Preparation ) <sup>(7)</sup>

วัตถุดิบที่ได้ส่วนมากจะมีทั้งก้อนใหญ่ และก้อนเล็กปนกันมา จึงจำเป็นต้องทำให้ได้ขนาดที่เหมาะสมตามความต้องการ วัตถุดิบ มี 2 ประเภทคือ

(1) พวก Soft materials (วัตถุดิบเนื้ออ่อน) ได้แก่พวกดิน ส่วนมากผู้จำหน่ายจะจัดดินมาให้ได้ตามขนาดที่ต้องการใช้ เช่น ดินขาว ผู้จำหน่ายจะล้างและคัดขนาดมาให้เสร็จตามขนาด 200 เมช หรือ 325 เมช ส่วนดินเหนียวเมื่อขุดจากแหล่งแล้ว นำมาบดให้มีขนาดเล็กลง จากนั้นจึงจัดจำหน่าย

(2) พวก Hard materials (วัตถุดิบเนื้อแข็ง) เช่น เฟลสปาร์ ควอทซ์ ส่วนมากจะจำหน่ายในลักษณะเป็นก้อนหรือบดให้ละเอียด หินเหล่านี้มีความแข็งพอสมควร ถ้าเป็นก้อนจำเป็นต้องย่อยขนาดให้เล็กลง หรือง่ายต่อการนำไปบดละเอียดต่อไป

## 1.7 ดินปั้น ( Bodies ) <sup>(8,13)</sup>

เนื้อดินปั้น (Clay body) หมายถึง ดินที่เตรียมขึ้นตามธรรมชาติหรือดินที่นำไปผสมกับวัตถุดิบชนิดอื่นเพื่อให้ได้เนื้อดินที่มีคุณภาพตามต้องการ เรียกว่า Body mixture ซึ่งอาจประกอบด้วย two component, three component และ multi component ก็ได้ การเตรียมเนื้อดินปั้นเป็นสิ่งสำคัญอย่างยิ่งในการทำผลิตภัณฑ์เครื่องปั้นดินเผา ซึ่งจะต้องวางหลักการที่แน่นอนว่าจะทำผลิตภัณฑ์ประเภทใด ชนิดใด และจะปรับปรุงคุณสมบัติอย่างไรจึงจะเหมาะสมกับผลิตภัณฑ์ที่จะทำ ดังนั้นการเตรียมเนื้อดินปั้นจะต้องเข้าใจเกี่ยวกับสมบัติทางด้านฟิสิกส์ของดินและคุณสมบัติของวัตถุดิบที่จะใช้ผสมทำเนื้อดินปั้น

### วัตถุประสงค์ของการเตรียมเนอดินปั้น

1. เพื่อเปลี่ยนแปลงสี หรือพ่นผิวภายหลังการเผา
2. เพื่อเปลี่ยนแปลงความเหนียวของเนอดินปั้น ให้เพิ่มขึ้นหรือลดลง
3. เพื่อลดการหดตัวของเนอดินปั้น หรือลดการบิดตัว การแตกร้าวให้มีน้อยที่สุด
4. เพื่อเปลี่ยนแปลงระดับอุณหภูมิในการเผาของเนอดินปั้น ให้สูงขึ้นหรือต่ำลง เพื่อเพิ่มความหนาแน่นของเนอดิน ในระดับอุณหภูมิที่ต้องการเผา
5. เพื่อเปลี่ยนแปลงเนอดิน ให้เหมาะสมกับวิธีการขึ้นรูป และน้ำเคลือบที่ใช้เคลือบผลิตภัณฑ์

หลักในการปรับปรุงเนอดินปั้น ให้มีคุณสมบัติเป็นเนอดินปั้นที่ดี มีหลักการดังนี้

(1) เนอดินมีความเหนียวเกินไป ทำให้เป็นปัญหาต่อการขึ้นรูป และมีผลทำให้การหดตัวของเนอดินมากเกินไป ผลิตภัณฑ์อาจจะแตกเสียหายได้ในขณะแห้งหรือขณะเผาได้ง่าย วิธีการลดความเหนียวของดิน โดยการเติมวัตถุที่ไม่มีควมเหนียวลงไป เช่น ดินขาว หินซีขาวหุนมาน หรือดินเชื้อ เป็นต้น

(2) เนอดินมีความเหนียวน้อยเกินไป ทำให้ไม่สามารถขึ้นรูปได้วิธีการเพิ่มความเหนียว โดยการเติมวัตถุที่มีความเหนียวลงไป ในเนอดินปั้น ซึ่งได้แก่ ดินเหนียวซึ่งจะช่วยเพิ่มความเหนียวและความแข็งแรงแก่เนอดินปั้น ดินเหนียวบางแหล่งอาจมีความเหนียวมาก ฉะนั้นจึงควรใช้ในปริมาณน้อย การใช้ดินเหนียวผสมในเนอดินปั้น โดยปกติจะใช้อัตราส่วนไม่เกินร้อยละ 40

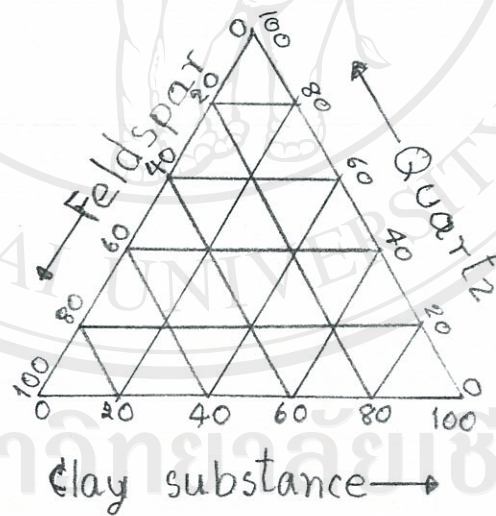
(3) เนอดินอาจหลอมเป็นแก้วหรืออาจบิดงอ เสียรูปทรง หมายความว่าเนอดินปั้นมีจุดหลอมละลายต่ำ วิธีการปรับปรุงแก้ไข โดยลดอุณหภูมิที่เผาให้ต่ำลงหรือเพิ่มวัตถุที่มีความทนไฟ เช่น ดินขาว หินซีขาวหุนมาน และดินทนไฟ เป็นต้น

(4) เนอดินเผาแล้วกลับอ่อน โปร่ง ไม่สามารถดูดซึมน้ำได้และร่วนเหมือนซอล์ก แสดงว่าเผาแล้วยังไม่ถึงจุดสุกตัวของเนอดิน แก้ไขโดยเพิ่มอุณหภูมิในการเผา หรือเพิ่มวัตถุที่ช่วยในการหลอมละลายลงในเนอดินปั้น เช่น หินฟันม้า ดินแดง หรือฟริต (Frit) เพื่อช่วยลดจุดสุกตัวของเนอดินปั้นให้มีจุดสุกตัวต่ำลง



(5) เนื้อดินเผาแล้วมีสีเข้มหรืออ่อนกว่าความต้องการ ถ้าเนื้อดินที่เผาแล้วมีสีเข้มเกินไป อาจใช้ดินขาว หรือดินเหนียวขาวผสมลงในเนื้อดินปั้น จะช่วยให้เนื้อดินปั้นมีสีอ่อนลงได้ ถ้าต้องการให้เนื้อดินปั้นมีสีเข้มขึ้นอาจใช้ดินแดงหรือออกไซด์ที่ให้สี เช่น เหล็กออกไซด์ (Ferric oxide) แมงกานีสออกไซด์ (Manganese oxide) ผสมลงในเนื้อดินปั้นจะช่วยให้มีสีเข้มขึ้น

การเตรียมเนื้อดินปั้นในผลิตภัณฑ์เครื่องปั้นดินเผาส่วนใหญ่จะเป็นการเตรียมในสเกลสามเหลี่ยม (Triaxial) หมายความว่า ส่วนผสมเนื้อดินปั้นประกอบด้วยแร่อย่างน้อย 3 ชนิด เช่น ดินกาแลน ควอทซ์ และหินฟันม้า เมื่อผสมในอัตราส่วนที่เหมาะสมจะทำให้ได้โครงสร้างตามต้องการ ซึ่งสามารถแสดงตัวอย่างส่วนผสมของเนื้อดินปั้นด้วยรูปสามเหลี่ยมด้านเท่า ตามรูป 1.2



รูป 1.2 Triaxial plot

ที่มุมของรูปสามเหลี่ยมจะเป็น 100 % ของวัตถุดิบที่วิ่งนำลูกศร ทุกๆจุดในที่สามเหลี่ยม เป็นตัวแทนของ % ของส่วนผสมของวัตถุดิบของเนื้อดินปั้น ตัวอย่างเช่น ที่จุด 1 เป็นส่วนผสมของเนื้อดินปั้นซึ่งประกอบด้วย ดิน 10 % ควอทซ์ 20 % หินฟันม้า 70 % ที่จุด 2 เป็นส่วนผสมของเนื้อดินปั้นซึ่งประกอบด้วย ดิน 30 % ควอทซ์ 25 % และหินฟันม้า 45 % เป็นต้น



## 1.8 การเตรียมน้ำดิน (Body Preparation) (7.13)

เมื่อเตรียมวัตถุดิบเรียบร้อยแล้วนำวัตถุดิบที่เป็นส่วนผสมซึ่งอาจเป็น single body หรือ body mixture มาผสมกับน้ำปกติในอัตราส่วน 1 : 1 โดยน้ำหนัก จะได้น้ำดินที่เรียกว่า Slip น้ำดินปกติจะมีการลื่นไหลตัวน้อย ดังนั้นจึงต้องใส่สารช่วยในการไหลตัวได้ดี ที่นิยมใช้คือ Sodium silicate

### 1.8.1 พฤติกรรมของน้ำดินที่ละลายน้ำ

เมื่อน้ำดินละลายน้ำ ประจุไฟฟ้าที่ผิวของเม็ดดินจะเกิดแรงผลักและแรงดูดซึ่งกันและกัน ถ้าดินมีสภาพเป็นกรด เม็ดดินจะเกาะติดกันทำให้ขึ้นเหนียว (Flocculated) ตรงกันข้ามถ้าอยู่ในสภาพเป็นด่างเม็ดดินจะผลักกันทำให้น้ำดินไหลคล่อง

นำส่วนผสมของเนื้อดิน (Body) มาบดรวมกันในหม้อบด (Ball mill) ประมาณ 3 ชั่วโมงจึงใส่ Sodium silicate ลงไป ปกติใช้ในอัตราส่วน 0.3 - 0.5 % โดยน้ำหนัก จากนั้นบดต่ออีกเล็กน้อยเพื่อให้ Sodium silicate ช่วยให้น้ำดินมีลักษณะไหลลื่น ถ่ายน้ำดินจากหม้อบดใส่ถังเพื่อนำไปขึ้นรูปโดยการหล่อแบบต่อไป (Forming by casting) โดยกรองผ่านตะแกรงประมาณ 100 เมช

### 1.8.2 คุณสมบัติของน้ำดินที่เหมาะสมแก่การหล่อแบบ

(1) น้ำหนัก (Solid concentration) คือความหนาแน่น (Density) หรือความถ่วงจำเพาะ -ถ.พ (Specific gravimetry - sg) ไม่ควรให้ต่ำกว่า 1.80 เพื่อช่วยไม่ให้แบบปูนพลาสเตอร์อิมตัวเร็วและอายุของปูนพลาสเตอร์จะสั้นและเสื่อมเร็ว

(2) การไหล (Viscosity or fluidity) ของน้ำดินต้องไหลให้เหมาะสมดีพอในการทำงาน เช่น เทใส่ในแบบได้ในเวลาที่ต้องการ และถ่ายน้ำดินออกจากแบบได้คล่อง น้ำดินไม่ค้าง

(3) ความเข้มข้น (Thixotropy) ความเข้มข้นของน้ำดินเป็นสิ่งสำคัญ ต้องศึกษาให้มากและต้องควบคุมให้อยู่ในช่วงที่กำหนด กล่าวคือ น้ำดินหล่อที่กวนเข้ากันดีจะไหลได้คล่อง แต่ถ้าตั้งน้ำดินหล่อไว้เฉยๆ น้ำดินหล่อนี้จะแข็งตัว

### 1.8.3 ความสำคัญของน้ำดินที่มีผลต่อสิ่งต่างๆ

#### (1) ความหนาแน่น การไหลตัว และความชื้นชั้น

มีความสำคัญต่อการหล่อ จะขึ้นโดยตรงกับความสัมพันธ์กับสมบัติของน้ำดินเป็นอย่างมาก การไหลของน้ำดินไม่ดีจะทำให้ดินค้างหรือตันอยู่ในแบบ ตัวดินยุบเกิดการแตก ร้าวตอนแห้งหรือตอนเผา ถ้าความชื้นชั้นสูงหรือต่ำ ทำให้ดินหนาช้า หนาเร็ว และเนื้อดินแข็งหรืออ่อน

#### (2) ความละเอียด (Fineness)

ความละเอียดของเนื้อดินมีบทบาทมาก จึงต้องควบคุมการบดวัตถุดิบหรือน้ำดินให้อยู่ในช่วงความละเอียดที่กำหนดไว้ตามที่ได้ทดลองมาแล้ว ถ้าหากความละเอียดของน้ำดินละเอียดหรือหยาบเกินไปจะส่งผล ดังนี้

	ละเอียดมาก	ละเอียดน้อย
สารแขวนลอย	ต้องการมาก	ต้องการน้อย
การไหลตัวของน้ำดิน	หนืดกว่า	ไหลคล่องกว่า
การหล่อน้ำดิน	หนาช้า	หนาเร็ว
ความเหนียว	เหนียวกว่า	น้อยกว่า
ความแข็ง (เมื่อแห้ง)	แข็ง	เปราะ
แห้งตัว	ช้า	เร็ว
การหดตัว	มากกว่า	น้อยกว่า
ทรุดตัว (เมื่อเผา)	มากกว่า	น้อยกว่า
ดูดซึมน้ำ (เมื่อเผาแล้ว)	น้อยกว่า	มากกว่า



(3) อัตราการหล่อ

ถ้าหน้าดินหล่อหนาช้า ทำให้เสียเวลาในการหล่อ ต้องแช่หน้าดินอยู่ในแบบเป็นเวลานานๆ ทำให้แบบชุ่มน้ำจากการดูดของปูนพลาสเตอร์ แบบจะเสื่อมเร็ว อายุการใช้งานของแบบสั้นลงและยังเสียเวลา เสียเชื้อเพลิงมากขึ้นในการอบแห้ง

(4) ปริมาณสารแขวนลอย

โซเดียมซิลิเกตทำให้เนื้อดินแข็งส่วนโซดาแอชทำให้ดินอ่อนนุ่มดังนั้นถ้าใส่สารแขวนลอยในหน้าดินมากๆจะทำให้ข้อของเนื้อดินที่หน้าดินไหลจะเป็นร่องคม เกิดแตกร้าวได้ง่ายเมื่อเนื้อดินบริเวณนั้นหดตัวหรืออาจแตกร้าวตอนเผา

(5) การหดตัว

การหดตัวของหน้าดินมีอยู่ 3 แบบคือ

(1) การหดตัวจากเปียกถึงแห้ง (Wet to dry) เป็นคุณลักษณะของเนื้อดิน ถ้ามีการหดตัวแบบนี้สูงจะเกิดการบิดเบี้ยวหรือการแตกร้าวในผลิตภัณฑ์ได้ง่าย และถ้าค่าสูงแสดงว่าในดินมี Montmorillonites

(2) การหดตัวจากแห้งถึงเผา (Dry to fired) ถ้าดินมีการหดตัวเมื่อแห้งถึงเผาสูงแสดงว่าดินมีพวกฟลักซ์มากหรือพวก Alkaline content

(3) การหดตัวจากเปียกถึงเผา (Wet to fired) เป็นผลมาจากการหดตัวข้อ 1 และ 2 การหดตัวในข้อนี้ จะใช้ในการคำนวณสร้างรูปแบบ

(6) พิกัดแตกร้าว ( M.O.R. = Modulus of Rupture) ถ้าค่าพิกัดแตกร้าวสูงแสดงว่าเนื้อดินมีความละเอียดมาก ส่งผลให้การหล่อหนาช้าลง ผลิตภัณฑ์ที่ได้ก่อนเผาจะแข็งแรง ชนย้ายได้ไม่แตกร้าวง่าย

(7) การบิดเบี้ยว (Warpage) การเกิดการบิดเบี้ยวมีสาเหตุมาจากหน้าดินมีความละเอียดมาก ถ้าเกิดชั้นมีผลทำให้ลำบากต่อการวางเผา คือต้องหามุมวางเผาให้เหมาะสม

(8) การดูดซึมน้ำ (Water absorption) ดินชนิดเออร์เทนแวร์ (Earthen ware) ค่าการดูดซึมน้ำจะสูงกว่า 10 % ถ้าเป็นดินเผาชนิด Vitreous China จะต้องมีค่าการดูดซึมน้ำต่ำ เพื่อรักษาสสมบัติความแข็งแรง ทนทานต่อการราน ฉะนั้น



เนื้อดินต้องมีส่วนผสมที่ถูกต้อง ความละเอียดของเนื้อดินต้องเหมาะสม อุณหภูมิในการเผาต้องสม่ำเสมอ ค่าการดูดซึมน้ำโดยเฉลี่ยต้องไม่สูงกว่า 0.5 % ของน้ำหนักแห้ง

(9) การขยายตัวเมื่อได้รับความร้อน (Thermal expansion)

เนื้อดินเมื่อได้รับความร้อนจะมีการขยายตัวถ้ามีการขยายตัวมากจะทำให้ผลิตภัณฑ์เกิดการแตกร้าว

1.9 การเผาและการเปลี่ยนแปลงของดินปั้นที่เกิดขึ้นในขั้นตอนการเผา (11)

ในการเผาผลิตภัณฑ์เครื่องปั้นดินเผา นิยมใช้วิธีการเผา 2 ครั้ง คือ การเผาดิบ (biscuit firing) อุณหภูมิประมาณ 700 - 850 °C และการเคลือบ (glaze firing) ใช้อุณหภูมิประมาณ 1200 °C - 1350 °C ในการเผาเพื่อให้ได้ผลิตภัณฑ์ที่ตีความีเทคนิค และขั้นตอนในการเผาดังนี้

(1) จากอุณหภูมิห้องถึง 150 °C ควรเปิดฝาเตาเล็กน้อย และเพิ่มอุณหภูมิอย่างช้า ๆ และป้องกันไม่ให้เกิดผลิตภัณฑ์เกิดการแตกร้าว

(2) อุณหภูมิ 150-450 °C ในช่วงนี้อาจเพิ่มอุณหภูมิให้เร็วกว่าในช่วงแรกได้น้ำผลิตภัณฑ์ที่อยู่ในเนื้อดินจะหลุดไปทำให้ดินกลับสภาพเหมือนเดิมไม่ได้ สารอินทรีย์ที่มีอยู่ในเนื้อดินจะเริ่มเผาไหม้ที่อุณหภูมิประมาณ 400 °C ขึ้นไป ถ้าเนื้อดินมีสารอินทรีย์อยู่มาก จะทำให้เกิดลักษณะเป็นโพรงปุดบวมที่ผิวผลิตภัณฑ์ได้ เนื้อดินจะมีความพรุนตัวมากขึ้น

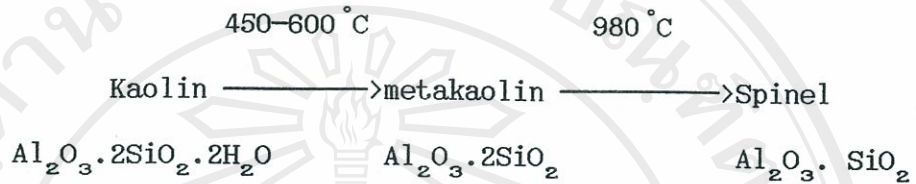
(3) ในช่วงอุณหภูมิ 450-600 °C ต้องระวังที่อุณหภูมิ 573 °C ควอทซ์ที่เป็นองค์ประกอบในเนื้อดินนั้น และเคลือบ จะเกิดการเปลี่ยนแปลงโครงสร้างภายใน จาก

Copyright © by Chiang Mai University  
370 °C  
 $\alpha$ -quartz  $\longrightarrow$   $\beta$ -quartz ซึ่งมีสัมประสิทธิ์การขยายตัวสูงถึง 15 % ถ้าเร่งไฟช่วงนี้เร็วเกินไปอาจทำให้ผลิตภัณฑ์แตกร้าวได้ง่าย

(4) อุณหภูมิ 600 - 980 °C โครงสร้างบางตัวเริ่มเปลี่ยนไป เช่น

อุณหภูมิ 870 °C Quartz → Tridymite

อุณหภูมิ 980 °C จะเกิดโครงสร้างที่เป็น spinel



ในช่วงนี้ควรควบคุมอุณหภูมิให้คงที่ประมาณ 15 นาที เพื่อทำให้เกิดโครงสร้างที่เป็น Spinel อย่างสมบูรณ์

(5) อุณหภูมิ 980 °C - 1050 °C สารที่ช่วยให้หลอมละลาย (fluxing material) จะเริ่มก่อให้เกิดปฏิกิริยาการกลายเป็นเนื้อแก้วในเคลือบ และเนื้อดินปั้น

(6) อุณหภูมิ 1050 °C - 1250 °C ปฏิกิริยาการเปลี่ยนแปลงสีของเคลือบและปฏิกิริยาการเกิดเคลือบจะเกิดขึ้นในช่วงนี้ อนุภาคของควอทซ์ที่มีอยู่ในเนื้อดินปั้นและเคลือบ จะเกิดการลอยตัวทำให้ผิวของเคลือบและดินปั้นเกาะกันได้ดีขึ้น และในช่วงอุณหภูมินี้ก่อให้เกิดโครงสร้างที่เป็น mullite ทำให้ผลิตภัณฑ์ที่มีความแข็งแรงมากขึ้น

(7) อุณหภูมิ 1250 °C - 1350 °C ทำให้เกิดโครงสร้างที่เป็น mullite สมบูรณ์มากขึ้น ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเผาจะมีความแข็งแรงมาก เนื้อแน่นและดูดซึมน้ำน้อย

## ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

### 1.10 บรรยากาศที่ใช้ในการเผา (Firing atmosphere)

Copyright © by Chiang Mai University

All rights reserved

การเผาผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ นิยมเผาในบรรยากาศแบบออกซิเดชัน และรีดักชัน ซึ่งพอสรุปได้ดังนี้

(1) การเผาแบบออกซิเดชัน (oxidation firing : OF) เป็นการเผาที่ปล่อยให้อากาศหรือ ออกซิเจนมากเกินไป เข้ารวมตัวกับเชื้อเพลิงเกิดการเผาไหม้อย่างสมบูรณ์

ดั่งสมการ





(2) การเผาแบบรีดักชัน (reduction firing : RF) คือการเผาไหม้ที่มีเชื้อเพลิงภายในเตาสูง ทำให้อากาศหรือออกซิเจนเข้าไปในเตาได้น้อย เพื่อทำให้เกิดการเผาไหม้ไม่สมบูรณ์ ดังสมการ



สำหรับการเผาผลิตภัณฑ์ในช่วงแรกจนถึงอุณหภูมิ 950 °C เป็นการเผาในบรรยากาศออกซิเดชัน ถ้าต้องการเผาในบรรยากาศแบบรีดักชัน จะเริ่มปรับที่อุณหภูมิ 960 °C เป็นต้นไป ซึ่งจากการเผาแบบรีดักชันนี้ อุณหภูมิจะเพิ่มขึ้น ได้ช้ากว่าและมีผลทำให้เกิดเคลือบ ที่มีสีต่างไปจากการเผาแบบออกซิเดชัน

### 1.11 มุมเหตุจูงใจในการพิจารณาปรับปรุงคุณภาพดินทางดงและการพัฒนาผลิตภัณฑ์

ด้วยพิจารณาเห็นว่าดินแดงบ้านสันจกปกเป็นดินที่เกิดขึ้นเองตามธรรมชาติ เป็นวัตถุดิบที่ทำได้ง่ายในท้องถิ่นของ อ. ดอกคำใต้ จ. พะเยา จัดอยู่ในประเภทดินเอิทเทนแวร์ (Earthen ware clay) เป็นดินที่มีความเหนียวมาก มีเนื้อละเอียด มีสีแดง เนื่องจากมีปริมาณของธาตุเหล็กสูงมีเอกลักษณ์ของดินที่สามารถทำเป็นผลิตภัณฑ์ออกมาสู่ตลาดได้ด้วยวิธีหนึ่ง ซึ่งมีแหล่งผลิตชายอยู่ที่ หมู่บ้านสันจกปก อำเภอดอกคำใต้ จังหวัดพะเยา กรมวิธีการผลิตจะใช้วิธีขึ้นรูปผลิตภัณฑ์โดยใช้ปั้นหมุนผสมผสานกับการขึ้นรูปแบบขด ดินปั้นที่ชาวบ้านเตรียมขึ้นนั้น เนื้อดินร่อนผ่านตะแกรงร่อน ประมาณ 16 mesh ผสมกับทรายตามแหล่งน้ำในหมู่บ้าน แสดงว่าทรายที่ปนอยู่ในดินนั้นมีปริมาณน้อย ผลิตภัณฑ์ที่ผลิตจึงเป็นพวกเครื่องใช้ในครัวเรือนแบบหยาบๆ เช่น กระจ่างดอกไม้ หม้อน้ำ น้ำตัน หม้อแกง และวัสดุในการก่อสร้างเช่น อิฐ การเผาชาวบ้านจะเผาที่อุณหภูมิประมาณ 825 °C ผลิตภัณฑ์ที่ได้จึงมีความพรุนตัวสูงดูดซึมน้ำได้ดีมาก มีความแข็งแรงน้อย และเมื่อเผาผลิตภัณฑ์ที่อุณหภูมิสูงขึ้นสีของผลิตภัณฑ์จะเข้มขึ้น



ดังนั้นจึงมีแนวความคิดที่จะปรับปรุงดินแดงบ้านสันจกปก คือ

1. เพิ่มจุดสกัตัวหรือจุดหลอมละลายเนื้อดินปั้นให้สูงขึ้น
2. ทำให้ผิวดินเหนียวละเอียดเพิ่มมากขึ้นและแข็งแกร่งขึ้น
3. ทำให้เนื้อดินเมื่อเผาแล้วมีสีแดงที่น่าสนใจและเป็นที่ต้องการของตลาด
4. ทำผลิตภัณฑ์ให้น่าสนใจขึ้นนอกเหนือจากผลิตภัณฑ์เดิมที่เคยทำอยู่โดยอาจเปลี่ยนแปลงสี, ชนิดของผลิตภัณฑ์ให้แตกต่างจากเดิมบ้างเพื่อให้มีคุณค่ามากขึ้น

#### 1.12 วัตถุประสงค์ของงานวิจัย

1. เพื่อปรับปรุงส่วนผสมของดินให้สามารถเผาได้เนื้อแกร่งที่อุณหภูมิต่ำ พร้อมด้วยสีแดงที่น่าพอใจ
2. ศึกษาส่วนผสมของดิน ให้สามารถขึ้นรูปได้ด้วยวิธีการหล่อแบบ
3. ทดลองทำผลิตภัณฑ์ตัวอย่าง จากวัตถุดิบดินแดงเหล่านี้

#### 1.13 แผนดำเนินการ ขอบเขต และวิธีการวิจัย

##### 1.13.1 การเตรียมดิน

- (1) ทำการคัดขนาดอนุภาคของดิน 32, 60, 115 และ 250 mesh เพื่อดูลักษณะดินหลังทำ
- (2) นำดินที่ร่อนทุกเมซมาศึกษาสมบัติหลังเผา โดยจัดรูปเป็นชิ้นทดสอบ (test peice)
- (3) เลือกดินขนาดหนึ่งไปวิเคราะห์ทางเคมี หาดองค์ประกอบก่อนเผา และหลังเผา

### 1.13.2 การศึกษาดินเดี่ยว ดินผสม เพื่อความเหมาะสมในการทำผลิตภัณฑ์

(1) ทำการศึกษาเกี่ยวข้องกับความสามารถในการขึ้นรูป และทดลอง  
ทำผลิตภัณฑ์เมื่อเป็นดินเดี่ยวรวมทั้งดินผสม (สามารถใช้วัตถุดิบอื่น เช่น เหล็ก ทราาย ดินแดง  
แหล่งอื่น )

(2) ทดสอบสมบัติหลังเผาของดินผสมเหล่านี้

(3) คัดส่วนผสมที่เหมาะสมที่สุด

### 1.13.3 การทดลองทำผลิตภัณฑ์ ชนิดขึ้นรูปได้หลายวิธี

1.13.4 ทำการศึกษาเชิงวิทยาศาสตร์ รวบรวมหลักการ และเหตุผลในทาง  
วิทยาศาสตร์ ประกอบเป็นคำอธิบายในการทำงานทางเซรามิก โดยใช้แหล่งดินจากบ้านสันจกปก  
พร้อมสรุป

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

Copyright© by Chiang Mai University

All rights reserved