

738  
๘๘๒

# เซรามิกส์เบื้องต้น

## Introduction to Ceramics

สมศักดิ์ ชวาลาวัณย์

๑๒ ส.ค. ๒๕๔๒

พ. ๑๙๙๒๖

มหาวิทยาลัยศรีนครินทรวิโรฒ

กันยายน ๒๕๔๑

๑๕๗๒

## คำนำ

ตามที่ภาควิชาหัศนศิลป์ คณะศิลปกรรมศาสตร์ได้เปิดการเรียนการสอนในสาขา  
วิชาเซรามิกส์ ซึ่งเป็นวิชาชีพเฉพาะด้านให้แก่นิสิตมหาลัยปีแรก แต่นิสิตยังขาด  
เอกสารหรือตัวรากของสาขาวิชาเซรามิกส์ที่จะใช้สำหรับการศึกษาค้นคว้าที่เป็นภาษาไทย

ดังนั้นจึงทำให้ผู้เขียนได้เรียนเรียงเนื้อหาวิชาเซรามิกส์เบื้องต้น จากหนังสือและ  
บทความในส่วนที่เกี่ยวข้องโดยตรง และจากประสบการณ์ของผู้เขียนเอง เพื่อให้นิสิต  
ที่เรียนในรายวิชา ศป 251 (เครื่องปั้นดินเผา) , ศป 352 (วัสดุศาสตร์และเทคโนโลยี),  
ศป 352 (เซรามิกส์พื้นบ้าน), ศป 354 (เซรามิกส์สร้างสรรค์ 1 ), ศป 355 (เซรามิกส์  
สร้างสรรค์ 2), ศป 356 (เซรามิกส์สร้างสรรค์ 3), ศป 457 (เตาและการเผา) และวิชา  
ศป 458 (เคลือบ) ได้ใช้หนังสือเล่มนี้ไว้ศึกษาค้นคว้าเพิ่มเติมซึ่งเนื้อหาในหนังสือจะ  
ช่วยให้เกิดความรู้ความเข้าใจในส่วนหนึ่งแต่ทั้งนี้นิสิตจะต้องขยันมั่นเพียรในการศึกษา  
ค้นคว้าทดลองปฏิบัติงานจริงประกอบด้วย จึงจะช่วยให้เกิดความเข้าใจอย่างถูกต้อง

ผู้เขียนขอขอบคุณเจ้าของเอกสารหรือตัวรากที่ข้าพเจ้านำมาอ้างอิงไว้ ณ โอกาสนี้  
ด้วย เพราะทำให้หนังสือเล่มนี้มีความสมบูรณ์มากขึ้น และขอขอบพระคุณครู อาจารย์  
ทุกท่านที่ได้อบรมสั่งสอนผู้เขียนมา จึงทำให้ผู้เขียนมีความรู้นำไปประกอบอาชีพดำรง  
ชีวิตรายได้ในปัจจุบันนี้

สุดท้ายนี้ผู้เขียนหวังว่าหนังสือเซรามิกส์เบื้องต้นเล่มนี้มีประโยชน์ต่อนิสิตสาขา  
เซรามิกส์และผู้ที่สนใจทั่วไป

สมศักดิ์ ชาลาวัณย์

กันยายน 2541

# สารบัญ

	หน้า
<b>บทที่ 1 บทนำ</b>	1
- ความหมายของคำว่า “เซรามิกส์ (Ceramics)”	1
- แนวทางการศึกษาเซรามิกส์	5
- การจำแนกผลิตภัณฑ์เซรามิกส์	7
- วิวัฒนาการเครื่องปั้นดินเผาในประเทศไทย	11
- สมัยก่อนประวัติศาสตร์	11
- สมัยประวัติศาสตร์	12
- เครื่องปั้นดินเผาปัจจุบัน	22
- กระบวนการทำผลิตภัณฑ์เซรามิกส์	23
- แผนภูมิแสดงกระบวนการทำผลิตภัณฑ์เซรามิกส์	27
<b>บทที่ 2 การออกแบบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์</b>	30
- จุดมุ่งหมายของการออกแบบ	30
- แนวคิดในการออกแบบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์	32
- การออกแบบผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมเซรามิกส์	41
- ขั้นตอนการออกแบบ	47
<b>บทที่ 3 วัตถุดินที่ใช้ในการผลิตผลิตภัณฑ์เซรามิกส์</b>	50
- วัตถุดินประเภทที่มีความเหนียว	50
- วัตถุดินประเภทที่ไม่มีความเหนียว	65
- เนื้อดินปั้น	77
- วัตถุประสงค์ของการเตรียมเนื้อดินปั้น	77
- ลักษณะของดินที่ใช้ในการขึ้นรูป	79
- ประเภทของเนื้อดินปั้น	81
- การเตรียมเนื้อดินปั้น	88
- การคำนวณส่วนผสมของเนื้อดินปั้น	96
- การทดสอบคุณสมบัติทางฟิสิกส์ของดินก่อนและหลังเผา	99

	หน้า
<b>บทที่ 4 น้ำเคลือบเซรามิกส์</b>	111
- วัตถุประสงค์ของการเคลือบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์	111
- การแบ่งประเภทของน้ำเคลือบ	112
- วัตถุคิดที่ใช้ในการทำน้ำเคลือบ	116
- สารสำคัญที่ให้สีทางเซรามิกส์	125
- สูตรน้ำเคลือบ	127
- การคำนวณน้ำเคลือบจากสูตรอิมไพริคัล	130
- การคำนวณน้ำเคลือบโดยการใช้สูตรแพน加分ฟ์หรือคุลยภาค	141
- เคลือบพริต	144
- วิธีการทำพริต	145
- การเตรียมน้ำเคลือบ	148
- ข้อบกพร่องที่เป็นตัวหนินพิเศษเคลือบ	156
<b>บทที่ 5 การขึ้นรูปผลิตภัณฑ์เซรามิกส์</b>	161
- การขึ้นรูปด้วยมือ	161
- การขึ้นรูปด้วยเครื่อง	165
- การขึ้นรูปด้วยการหล่อในน้ำดิน	181
<b>บทที่ 6 การตกแต่งผลิตภัณฑ์เซรามิกส์</b>	188
- การตกแต่งในขณะเป็นเนื้อดินปืน	188
- การตกแต่งขณะขึ้นรูปโดยวิธีการหล่อในน้ำดิน	190
- การตกแต่งขณะปืนขึ้นรูปในขณะที่ดินยังคงนิ่มอยู่	196
- การตกแต่งขณะดินหมาด	204
- การตกแต่งในขณะดินแห้ง	208
- การตกแต่งภายหลังการเผาดิน	211
- การตกแต่งภายหลังจากการเผาเคลือบ	212

	หน้า
<b>บทที่ 7 เตาเผา</b>	<b>218</b>
- ประเภทของเตาเผา	219
- ส่วนประกอบที่สำคัญของเตาเผา	236
- ข้อควรพิจารณาในการที่จะสร้างเตาเผา	242
- วัสดุอุปกรณ์เตาเผา	243
- การบรรจุผลิตภัณฑ์เข้าเตาเผา	248
- การเผาดิน	250
- การเผาเคลือบ	253
- การเผาสีบนเคลือบ	254
- การวัดอุณหภูมิความร้อน	255
- บรรยากาศในการเผา	260
- ปฏิกริยาการระเหยของน้ำและการสูญเสียของเนื้อดินปืน เมื่อผ่านกระบวนการความร้อน	263
<b>บรรณานุกรม</b>	<b>269</b>
ภาคผนวก 1 นูกล่าการส่งออกและการนำเข้าเชรามิกส์ของไทย	273
ภาคผนวก 2 ตารางทุ่นทันไฟวัดอุณหภูมิ Orton Cone	274
ภาคผนวก 3 ตารางทุ่นทันไฟวัดอุณหภูมิ Seger Cone	275
ภาคผนวก 4 รายชื่อสารคنمีและน้ำหนักไม้เลกุต	276
ภาคผนวก 5 เครื่องมือที่ช่วยในการขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ และใช้ในการตกแต่งผลิตภัณฑ์	279
ภาคผนวก 6 เครื่องมือปืนที่ใช้ในการตกแต่งผลิตภัณฑ์ที่ขึ้นรูปบนแป้งหมุน	280
ภาคผนวก 7 เครื่องมือที่ช่วยในการขึ้นรูปผลิตภัณฑ์บนแป้งหมุน และถ่วงตัวดิน	281
ภาคผนวก 8 เครื่องมือในการทำงานปูนปลาสเตรอร์	282

# บทที่ 1

## บทนำ

ความหมายของคำว่า “เซรามิกส์ (Ceramics)” นั้นหมายถึงสิ่งที่เกิดจากการนำเอาสารอนินทรีย์ที่เป็นอิสระ ซึ่งได้แก่สารทำพวกรหรือ หรือดินที่เกิดอยู่ตามธรรมชาติมาใช้เป็นวัตถุคุณภาพดี และผ่านกรรมวิธีการผลิต และสิ่งที่สำคัญจะต้องผ่านกระบวนการ กระบวนการร้อนเพื่อให้ได้ผลิตภัณฑ์ที่มีความแข็งแกร่ง หรือผลิตภัณฑ์ที่สามารถนำไปใช้งานได้ดี ด้วยเหตุนี้ผลิตภัณฑ์เซรามิกส์จึงมีอยู่ด้วยกันหลายประเภทซึ่งได้แก่

### ผลิตภัณฑ์เครื่องปั้นดินเผา (Pottery)

ผลิตภัณฑ์ประเภทนี้เป็นที่รู้จักกันอยู่ทั่ว ๆ ไปเป็นผลิตภัณฑ์ที่เกิดจากการนำดินและหินประเภทต่าง ๆ อย่างดินเผา หินเผา ฯ อย่างนำมาผสมกันแล้วนำไปขึ้นรูปแล้วเผาให้ได้ผลิตภัณฑ์ที่มีความแข็งแกร่ง โดยจำแนกชนิดของผลิตภัณฑ์ออกได้ดังนี้

ก. ผลิตภัณฑ์ที่มีเนื้อดินปั้นพรุนตัว และชื้มน้ำได้ແນ่งย่อยออกเป็นชนิดเคลือบ และไม่เคลือบ ตัวอย่างของผลิตภัณฑ์ชนิดนี้คือ หม้อดินหุงต้ม หม้อใส่น้ำ โถ อ่าง กระถางต้นไม้ แจกัน ของประดับตกแต่ง อิฐ กระเบื้องหุงลังค่า เป็นต้น ผลิตภัณฑ์ที่มีเนื้อดินปั้นประเภทนี้ คือ ผลิตภัณฑ์เอิร์ಥเรนแวร์ (Earthenware)

ข. ผลิตภัณฑ์ที่มีเนื้อดินปั้นไม่พรุนตัว แบ่งออกเป็นเนื้อดินปั้นชนิดสีขาว และสีอกน้ำคาดไม้ไปร่องแสง เนื้อดินปั้นประเภทนี้คือ ผลิตภัณฑ์สโตนแวร์ (Stoneware) ส่วนเนื้อดินปั้นชนิดสีขาวไม่ไปร่องแสง (ผลิตภัณฑ์เนื้อเนียน) และชนิดสีขาวไปร่องแสงผลิตภัณฑ์ประเภทนี้ได้แก่ ผลิตภัณฑ์พอร์ซเลน (Porcelain) และเนื้อดินปั้นที่ผสมขี้เต้ากระคูกสัตว์ ได้แก่ ผลิตภัณฑ์โบนไชนา (Bone China) เนื้อดินปั้นประเภทนี้ส่วนมากนำไปผลิตเป็นผลิตภัณฑ์ชุดอาหาร แจกัน ของประดับต่าง ๆ กระเบื้องเคลือบ เครื่องสุขภัณฑ์ ชานวนไฟฟ้า เป็นต้น

## ผลิตภัณฑ์วัตถุทันไฟ (Refractories)

ผลิตภัณฑ์ประเภทนี้มีคุณสมบัติพิเศษคือสามารถทนความร้อนได้สูง (สูงกว่า 1,580 องศาเซลเซียส ขึ้นไป) มีความแข็งแรงเป็นนิวนและด้านท่านความร้อนทนทานต่อการกัดกร่อนได้ ส่วนใหญ่จะเป็นผลิตภัณฑ์สำหรับใช้ในการทำเตาเผา ทำเตาหลอมเหล็ก หรือใช้กับยานอวกาศที่ต้องเสียดสีและเกิดความร้อนสูง ผลิตภัณฑ์วัตถุทันไฟนี้ส่วนใหญ่ใช้ในอุตสาหกรรมลุงเหล็กถึง 75 เปอร์เซนต์ ส่วนอีก 25 เปอร์เซนต์ ใช้ในอุตสาหกรรมเซรามิกส์ และอุตสาหกรรมเคมีอื่น ๆ ผลิตภัณฑ์วัตถุทันไฟจำแนก ออกได้เป็น 3 ชนิด คือ

ก. ผลิตภัณฑ์วัตถุทันไฟที่มีคุณสมบัติเป็นกรด (Acid Refractories) วัตถุทันไฟประเภทนี้ ได้แก่ อิฐทันไฟที่มีเปอร์เซนต์ของซิลิกา ( $\text{SiO}_2$ ) สูง เช่น ซิลิกาบริค (Silica brick) หรืออิฐทันไฟที่ได้จากดินทนไฟธรรมชาติ

ข. ผลิตภัณฑ์วัตถุทันไฟที่มีคุณสมบัติเป็นกลาง (Neutral Refractories) วัตถุทันไฟประเภทนี้ ได้แก่ อิฐทันไฟที่มีเปอร์เซนต์ของอลูมิเนียม ( $\text{Al}_2\text{O}_3$ ) สูง อิฐทันไฟที่ได้ทำมาจากแร่บauxite (Bauxite -  $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ) เช่น โครมบริค (Chrome brick -  $\text{Cr}_2\text{O}_3 \cdot \text{Al}_2\text{O}_3$ )

ค. ผลิตภัณฑ์วัตถุทันไฟที่มีคุณสมบัติเป็นค้าง (Basic Refractories) ได้แก่ อิฐทันไฟประเภท แมกนีเซียบริค (Magnesia Brick) และ โดโลไมท์บริค (Dolomite Brick)

## ผลิตภัณฑ์แก้ว (Glass)

แก้วจัดเป็นผลิตภัณฑ์ประเภทเซรามิกส์ตรงที่นำเอาสารอนินทรีย์ชนิดต่อโลหะ ซึ่งได้แก่ ทราย ( $\text{SiO}_2$ ) มาเป็นวัตถุดินหลักและผ่านกระบวนการผลิตที่ต้องใช้ความร้อนให้เกิดการหลอมเหลวแล้วปล่อยให้เย็นตัวลงจนอยู่ในสภาพของแข็ง โดยไม่เกิดการแตกผลึกในเนื้อแก้ว นั้น แก้วมีอยู่ด้วยกันหลายชนิด เช่น แก้วที่ใช้อยู่ในชีวิตประจำวัน มีหลายอย่าง

คัวยกัน เช่น โซดา-ไลม์กลาส (Soda-Lime glass) ลีดกลาส (Lead glass) ส่วนใหญ่จะเกี่ยวกับ Soda-Lime glass ( $\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{CaO} \cdot 6\text{SiO}_2$ ) ใช้ทำแก้วคิมน้ำ กระจกแผ่น ขวดน้ำ อัคลง เป็นต้น

ส่วนแก้วที่ราคาแพง และขั้นตอนการผลิตยุ่งยากแก้วประเภทนี้ได้แก่ แก้วที่ใช้ในวงการวิทยาศาสตร์ แก้วนิรภัย (Safety glass) เช่น แก้วกระจกชนิด แก้วกันกระสุน แก้วในวงการอิเล็กทรอนิกส์ และโทรศัพท์เคลื่อนที่ แก้วกันกระสุน แก้วในวงการอิเล็กทรอนิกส์ และโทรศัพท์เคลื่อนที่ แก้วหกเหลี่ยม หรือหกเหลี่ยม แก้วสี แก้วที่ใช้ในวงการยุคกลาง เช่น พากหน้าต่างเครื่องบิน และจรวด เป็นต้น

อนึ่ง แก้วที่อยู่ในรูปอิฐจะเป็นเนื้อแก้วล้วน ๆ ไม่ต้องมีดีดเกราะอยู่กับอะไรมาก แก้วประเภทนี้ก็คือ แก้ว (Glass) ประเภทที่ใช้อยู่ทั่วไป

ส่วนแก้วที่ไม่ได้อยู่ในรูปอิฐคือส่วนหนึ่งของแก้วที่ต้องมีดีดเกราะกับผลิตภัณฑ์ที่ทำจากดินเราระบุว่า เกลือบ (Glaze) และแก้วที่มีดีดเกราะติดกับผลิตภัณฑ์โลหะเราระบุว่า โลหะเกลือบ (Enamel)

### ผลิตภัณฑ์ซีเมนต์ (Cement)

ซีเมนต์คือวัสดุที่เป็นเชื้อประสานที่ใช้มากในการก่อสร้าง เช่นงานคอนกรีต งานปูนหล่อ ปูนก่อ ปูนฉาบ หรืองานปูนปืนเพราะ ใช้ได้สะคลวก และมีความแข็งแรงหลังจาก การแข็งตัว ส่วนประกอบของซีเมนต์ที่ใช้กันอยู่ทั่วไปซึ่งเป็นปอร์ตแลนด์ซีเมนต์ (Portland Cement) ส่วนประกอบที่สำคัญ ก็คือ หินปูน ( $\text{CaCO}_3$ ) ซิลิกา ( $\text{SiO}_2$ ) อลูมิเนียมและเหล็กออกไซด์ (Alumina And Ferric Oxide) นำมารดมสมกันแล้วเผาด้วยเตาที่หมุนได้ (Rotary Kiln) ที่อุณหภูมิประมาณ 1,000 - 1,300 องศาเซลเซียส หลังจากนั้นก็นำมาทำให้เย็นแล้วบดเป็นผงอีกครั้งหนึ่งซึ่งซีเมนต์ที่ใช้กันอยู่มีหลายชนิดคัวยกันแล้วแต่ส่วนประกอบทางเคมีที่สำคัญของชนิดนั้น ๆ

### ผลิตภัณฑ์โลหะเคลือบ (Enamel)

เซรามิกส์ชนิดนี้คือสารที่ใช้เคลือบบนผิวโลหะให้มีความสวยงาม และคงทนในการใช้งาน ในสมัยก่อนนิยมใช้โลหะประเภททองคำ เงิน แต่ราคาแพง ปัจจุบันนิยมใช้โลหะประเภททองแดง เหล็ก เหล็กกล้า และอลูминียมแทน เพราะราคาถูกกว่ามาทำผลิตภัณฑ์ เช่น เครื่องอุปกรณ์โลหะเคลือบ เครื่องใช้ในครัวเรือน เช่น งานโลหะเคลือบปืนโต ป้ายจราจร ตัวตู้เย็น เป็นต้น

### ผลิตภัณฑ์ที่ใช้ขัดหรือตัด (Abrasive)

ผลิตภัณฑ์ชนิดนี้มีความสำคัญในโรงงานอุตสาหกรรมอื่น ๆ มากระหว่างงานขัดผิวหรือตัดซึ่งผลิตภัณฑ์เหล่านี้ทำมาจากวัตถุดิบที่มีความแข็งมากซึ่งในบางครั้งวัตถุดิบเหล่านี้ก็มีอยู่ตามธรรมชาติ เช่น ทราย อลูมิน่า ที่เกิดเป็นผลึกคือ คอร์นดัม (Natural Corundum) และเพชร เป็นต้น หรือวัตถุดิบที่สังเคราะห์ขึ้น เช่น ซิลิโคนคาร์ไบด์ (Silicon Carbide) พิวส์อลูมิน่า (Fused Alumina) และเพชรสังเคราะห์ (Synthetic Diamond) เป็นต้น ตัวอย่างผลิตภัณฑ์ประเภทนี้ที่รู้จักกันแพร่หลายทั่วไปคือ กระดาษทราย หินขัด แผ่นตัดอิฐ เป็นต้น

### ผลิตภัณฑ์ที่ใช้ในงานไฟฟ้าและอิเล็กทรอนิกส์ (Electronic and Electrical Ceramic's)

ได้แก่ผลิตภัณฑ์ประเภทนวนไฟฟ้าที่มีความแข็งแกร่งเป็นพิเศษทนต่อสภาพดินฟ้าอากาศ เช่น สะพานไฟ (Electrical Insulator) ประเภทไฟแรงต่ำ (Low Tension) ไฟแรงสูง (High Tension) ได้แก่ ปลั๊กไฟ ตัวบับแยกสายไฟ ที่หุ้มหัวเทียนรถยนต์ ลูกถ้วยไฟฟ้า เป็นต้น

ผลิตภัณฑ์ที่ใช้กับวิทยุเป็นพวกเซมิคอนดักเตอร์ (Semiconductor) ผลิตภัณฑ์ที่ใช้กับเครื่องคอมพิวเตอร์ (Computer) ซึ่งเป็นแมgnetically insulated core (Magnetic Insulator) เช่น พวกเฟอร์ไรท์คอร์ (Ferrite Core) เป็นต้น

## ผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ชนิดพิเศษอื่น ๆ (Special Ceramic's)

ผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ชนิดพิเศษนี้มีอยู่ด้วยกันหลายประเภท ซึ่งไม่ได้กล่าวมาข้างต้น เช่น เซรามิกส์ที่ใช้เป็นเชือเพลิงนิวเคลียร์ ผลิตภัณฑ์ที่ใช้ในทางแพทย์ (Artificial Bone) ได้แก่กระดูกเทียม เป็นต้น

จากตัวอย่างและชนิดของผลิตภัณฑ์ที่กล่าวมาข้างต้น จะเห็นว่าเป็นผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ที่ครอบคลุมกว้างมาก จนในปัจจุบันมีนักวิชาการหลายท่านได้แยกเอาผลิตภัณฑ์ประเภทแก้ว และซีเมนต์ไปเป็นผลิตภัณฑ์เฉพาะอย่าง แต่ยังไงก็ตามความรู้ทางด้านวิชาการก็ยังคงเกี่ยวเนื่องกันและการที่จะปรับปรุงผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ทั้งหมดให้ดีขึ้นจำเป็นต้องใช้ความรู้ความสามารถด้านสาขาวิชาประกอบกัน เช่น ทางด้านวิทยาศาสตร์ วิศวกรรมศาสตร์ และทางด้านศิลปะควบคู่กันไป<sup>1</sup>

## แนวทางการศึกษาเซรามิกส์

การศึกษาเป็นการพัฒนาทรัพยากรมนุษย์ ให้มุ่ยมีความคิดริเริ่มสร้างสรรค์ในสิ่งที่ดีงามเป็นประโยชน์ต่อเพื่อนมนุษย์ด้วยกันและสรรพสิ่งที่อยู่ร่วมกับมนุษย์ทราบโดยมุ่ยเรายังมีการศึกษาด้านคว้าหาทดลอง ความก้าวหน้าทางวิทยาศาสตร์เทคโนโลยีย่อมจะมีผลงานใหม่ ๆ เกิดขึ้นเสมอ โดยเฉพาะทางการศึกษาด้านเซรามิกส์พอแยกหัวข้อแนวทางการศึกษาไว้ 3 ประการคือ

1. การศึกษาเซรามิกส์ทางด้านวิทยาศาสตร์ (Ceramic Science) เป็นการศึกษาในแนวทางวิทยาศาสตร์ที่เกี่ยวข้องกับสาขาวัสดุศาสตร์ในเรื่องของการศึกษาคุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ของวัตถุคิบิที่ใช้ในผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ มีการศึกษาด้านคว้าหาทดลองหารอตราส่วนผสมของวัตถุคิบิที่นำมาใช้ในผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ เช่น เนื้อผลิตภัณฑ์ เกลือบให้เหมาะสม กับการใช้สอยแต่ละประเภท วิจัยและพัฒนาคุณสมบัติของสารประกอบของแร่ธาตุต่าง ๆ ให้มีคุณสมบัติและประโยชน์พิเศษมากขึ้น เช่น เป็นสารใช้กับไฟฟ้าอิเล็กโตรนิกส์ ความทนไฟ ยาน้ำยาแม่เหล็ก ทำตัวเก็บประจุไฟฟ้า ใช้ทำเดซอร์ใช้ในงานสื่อสาร การขนส่ง การเก็บข้อมูลคอมพิวเตอร์และใช้เป็นสารเชือเพลิงในเครื่องปฏิกรณ์ปรนนิญ เป็นต้น

2. การศึกษาเซรามิกส์ทางด้านวิศวกรรมศาสตร์ (Ceramic Engineer) เป็นการศึกษาก้านกว้างออกแบบการสร้างเครื่องจักรกลต่าง ๆ ที่เกี่ยวกับไฟฟ้าและอีเล็กทรอนิกส์เพื่อที่จะนำไปเป็นเครื่องมือช่วยในกระบวนการผลิตเซรามิกส์ให้มีประสิทธิภาพยิ่งขึ้น รวมทั้งเครื่องมือต่าง ๆ ที่ใช้ทดสอบหาคุณภาพประสิทธิภาพทางเคมีและฟิสิกส์ของผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ วิจัยและพัฒนาการนำเอาผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ที่มีคุณสมบัติพิเศษเฉพาะไปใช้งานเสริมสร้างเทคโนโลยีใหม่ ตลอดจนทดสอบแนววัสดุเดิมทำให้เครื่องจักรกลต่าง ๆ มีประสิทธิภาพยิ่งขึ้น เช่น ตัวแกนความจำในเครื่องคอมพิวเตอร์ (Ferrite Core) ซึ่งใช้ในงานสื่อสารแทนสายทองแดง ตลอดจนเครื่องยนต์เซรามิกส์ ซึ่งใช้แทนโลหะและโลหะผสมเดิมอันทำให้ประหยัดเชื้อเพลิงได้ดีกว่า เป็นต้น

3. การศึกษาเซรามิกส์ทางด้านศิลปะ (Ceramic Art) เป็นการศึกษาแนวทางศิลปะที่เน้นคุณค่าสูงทรีภพอันได้แก่ ความงามทางด้านศิลปกรรม รูปทรง พื้นผิว ขนาด น้ำหนัก ซึ่งเป็นการนำทฤษฎีของค์ประกอบทางศิลปะไปถ่ายทอดลงบนสื่อวัสดุที่เป็นเซรามิกส์ และผ่านกระบวนการทางเซรามิกส์ ด้วยการศึกษาเซรามิกส์ในทางศิลปะนี้มีการศึกษาอยู่ 3 แนวทางคือ

3.1 การศึกษาเซรามิกส์ทางด้านออกแบบผลิตภัณฑ์ เป็นการศึกษาการออกแบบแบบผลิตภัณฑ์ที่มุ่งเน้นคุณค่าทางด้านความงามที่สามารถสนองประโยชน์ใช้สอยเป็นสำคัญ โดยคำนึงถึงหน้าที่ใช้สอยความปลอดภัย ความสะดวกสบายในการใช้ ความแข็งแรง ความสวยงามน่าใช้และราคายอดเยี่ยม

3.2 การศึกษาเซรามิกส์ทางด้านศิลปะบริสุทธิ์ เป็นการศึกษาการออกแบบสร้างสรรค์ที่แสดงออกทางด้านความคิด ความเชื่อทางอุดมคติ ทักษะหรือความชัดเจนของผู้สร้างงานเฉพาะแต่ละบุคคลซึ่งผลงานที่ได้จะสนองตอบคุณค่าทางสูงทรีภพ ความพึงพอใจ โดยไม่คำนึงถึงทางด้านประโยชน์ใช้สอย

3.3 การศึกษาเซรามิกส์ทางด้านอุตสาหกรรมศิลป์ เป็นการศึกษาเกี่ยวกับเรื่องวัตถุคิบประภेत่าง ๆ ที่นำมาใช้ทำผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ทั้งทางด้านแหล่งวัตถุคิบที่มีปริมาณ และคุณภาพสูงพอที่จะนำไปใช้ในการผลิตอุตสาหกรรมได้ วิธีการนำวัตถุคิบมาใช้ให้เกิดประโยชน์สูงสุดศึกษารูปแบบต่าง ๆ ที่ใช้ในอุตสาหกรรมเซรามิกส์รวมทั้งวิธีการใช้และการควบคุมอุปกรณ์เครื่องมือเครื่องจักรต่าง ๆ ที่เป็นเทคโนโลยีสมัยใหม่ที่ช่วยในการผลิต เช่น การขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ประเภทงาน หรือชาม ที่มีรูปแบบเป็นรูปทรงกลม และมีความสูงไม่มากนัก โดยใช้เครื่องยอโทเมติกแฟลตแวร์โรลเลอร์ (Automatic Flatware Roller) เป็นต้น วิจัยและพัฒนาคุณภาพของผลิตภัณฑ์ในด้านวัตถุคิบ เนื้อดินปืนกรรมวิธีการขึ้นรูป เคลือบ สี เตา และการเผาเพื่อให้ได้ประโยชน์สูงสุด ในเรื่องของการลดต้นทุนการผลิต ใช้ระยะเวลาผลิตน้อยลง แต่ผลผลิตภัณฑ์ໄค์จำนวนมากขึ้น

และการศึกษาการควบคุมมาตรฐาน และการตรวจสอบคุณสมบัติของการผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมเซรามิกส์ทางด้านเคมีและฟิสิกส์ รวมทั้งการศึกษาเรื่องการออกแบบ ผลิตภัณฑ์ให้ตรงกับประโยชน์ใช้สอยที่สัมพันธ์กับความสวยงาม

การจำแนกเซรามิกส์ โดยทั่วไปจำแนกผลิตภัณฑ์ได้หลายชนิดแต่ที่สำคัญมี 2 ชนิด

1. จำแนกตามลักษณะวัตถุคิบที่ใช้เป็นส่วนผสมในเนื้อดินปืนและอุณหภูมิในการเผา ผลิตภัณฑ์ แบ่งออกได้เป็น 3 ประเภทคือ

1.1 ผลิตภัณฑ์ประเภทเอิร์ಥเรนแวร์<sup>2</sup> (Earthenware) หมายถึงผลิตภัณฑ์ที่ใช้เนื้อดินปืนส่วนใหญ่เป็นดินเหนียวธรรมชาติส่วนมากนิยมใช้ดินท้องถิ่นขึ้นรูปเป็นภาชนะต่าง ๆ เช่น หม้อดิน กระถางต้นไม้ โถ่ดิน อิฐก่อสร้าง กระเบื้องมุงหลังคาวัด ผลิตภัณฑ์เหล่านี้มีการพัฒนาความสามารถดูดซึมน้ำได้ เนื้อผลิตภัณฑ์หนาหลาย 层 เนื้อดินเป็นสีน้ำตาล สีเทาอ่อนอ่อนหรือเหลืองเวลาเผาเสียงไม่กังวาล เมื่อเผาผลิตภัณฑ์ชนิดนี้ ผลิตภัณฑ์นี้มีทั้งชนิดเคลือบและไม่เคลือบอุณหภูมิที่ใช้เผาประมาณ 900-1,000 องศาเซลเซียส

ปัจจุบันได้มีการผสมเนื้อดินปั้นชนิดสีขาว มีน้ำหนักเบาเผาไฟต่ำขึ้นเรียกว่า ดินผสมโคลาไมท์อุณหภูมิที่ใช้เพาเคลือบประมาณ 1,150 องศาเซลเซียส เนื้อดินประเภทนี้ใช้ผลิตผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ ประเภทของที่ระลึก ของชำร่วย หรือของใช้ทั่วๆ ไป เป็นต้น

1.2 ผลิตภัณฑ์ประเภทสโตร์นแวร์<sup>3</sup> (Stoneware) หมายถึงผลิตภัณฑ์ที่ผลิตขึ้นจากเนื้อดินธรรมชาติ หรือการผสมเนื้อดินบืนใหม่โดยมีส่วนผสมของดินทนไฟ (Fire Clays) อยู่ด้วยและมีซิลิก้าสูง เนื่องจากผลิตภัณฑ์ประเภทนี้เนื้อหยาบ แน่น และมีความแข็งแกร่งมาก เพาถึงจุดสุกตัว (Vitreousware) น้ำและของเหลวไม่สามารถไหลซึมผ่านได้ ส่วนผลิตภัณฑ์สโตร์นแวร์ชนิดที่เตรียมดินจากธรรมชาตินามาผลิตผลิตภัณฑ์โดยตรงก็มีเช่น ผลิตภัณฑ์โองราชบุรี ศิลาดอนเชียงใหม่ และผลิตภัณฑ์สังคโลก เนื้อผลิตภัณฑ์ประเภทนี้จะไม่ขาวเนื้อดินจะมีหลายสีบืนอยู่กับแหล่งดินธรรมชาติและวัตถุคุบที่ผสมจะมีสีน้ำตาล หรือสีเทาอมเขียว ส่วนเนื้อดินบืนที่เตรียมจากห้องปฏิบัติการสามารถควบคุมสมบัติของสีเนื้อดิน การดูดซึมน้ำ การหดตัวได้ จึงนิยมน้ำไปผลิตเป็นผลิตภัณฑ์ภาชนะใส่อาหาร เช่น ขัน ชาม ถ้วยกาแฟ เหยือกน้ำ ซึ่งเป็นภาชนะที่มีลักษณะค่อนข้างหนาเนื้อหยาบแน่นทึบแสง อุณหภูมิที่ใช้เพาประมาณ 1,200-1,350 องศาเซลเซียส

1.3 ผลิตภัณฑ์ประเภทพอร์สเลน<sup>4</sup> (Porcelainware) หมายถึงผลิตภัณฑ์ที่เตรียมเนื้อดินบืนขึ้นเป็นพิเศษโดยส่วนผสมของเนื้อดินบืนประกอบไปด้วยหินเจี้ยวหานุมาן (Quartz) หินฟีนมา (Feldspar) ดินขาว (Kaolin) ดินคำ (Ball Clay) และวัตถุคุบอื่น ๆ ซึ่กตามสัดส่วนที่เหมาะสมตามอุณหภูมิที่เพาประมาณ 1,250-1,450 องศาเซลเซียส เนื้อดินจะสุกตัวหลอมจนกล้ายเป็นแก้วมีความแข็งแกร่ง น้ำและของเหลวไม่สามารถซึมผ่านได้ (Vitreousware) ได้แก่ผลิตภัณฑ์เนื้อเย็นสีขาว (Whiteware) ถ้าส่วนผสมของเนื้อดินบืนมีความบริสุทธิ์มากปราศจากการเจือปนของแร่ธาตุต่าง ๆ ใช้ผลิตผลิตภัณฑ์ที่มีความหนาไม่มากนักเมื่อเพาถึงจุดสุกตัวเนื้อดินจะมีความแข็งแรงและสามารถปะรุงแรงได้ ผลิตภัณฑ์พอร์สเลนแบ่งตามอุณหภูมิในการเผาคือ พอร์สเลนชนิดไฟต่ำ (Soft Porcelain) เพาในอุณหภูมิประมาณ 1,250 - 1,285 องศาเซลเซียส นิยมน้ำไปทำภาชนะใส่อาหาร

(Tableware) และงานประเกทค้านศิลปะ (Artware) และพอร์สเลนชนิดไฟสูง (Hard Porcelain) เพาในอุณหภูมิตั้งแต่ 1,285-1,450 องศาเซลเซียส ผลิตภัณฑ์ประเกทนี้มีความแข็งแกร่งเป็นพิเศษนิยมนำไปทำผลิตภัณฑ์ประเกทเครื่อง皿นวนไฟฟ้า อุปกรณ์ไฟฟ้า เช่น ถูกถ่ายไฟฟ้า ส่วนที่เป็น皿นวนของสะพานไฟฟ้าส่วนที่เป็น皿นวนของหัวเทียนรถยนต์ และภาชนะทดลองทางเคมี เป็นต้น

ส่วนผลิตภัณฑ์ชนิดที่เรียกว่า โบนไชน่า (Bone China) ผลิตภัณฑ์ชนิดนี้ก็จัดอยู่ในผลิตภัณฑ์ประเกทพอร์สเลนด้วย เพราะเนื้อคินปั้นทำมาจากการวัตถุดินประเกทเดียวกันเพียงแค่มีส่วนผสมของไข่ถักรสูญสัตว์ผสมอยู่ด้วย เนื้อผลิตภัณฑ์ประเกทนี้จะมีความขบวนบางมากแต่ความเป็นจริงผลิตภัณฑ์ประเกทนี้มีความแข็งแกร่งติดห้อง ๆ ที่เผาอุณหภูมิต่ำกว่าผลิตภัณฑ์พอร์สเลนชนิดไฟสูง และที่สำคัญเนื้อผลิตภัณฑ์ประเกทนี้จะ โปร่งแสง

## 2. จำแนกตามลักษณะวัสดุประสงค์ของการใช้ผลิตภัณฑ์

2.1 ประเกทที่ใช้ใส่อาหารคือ พ梧ถ่าย งาน (Tableware) ผลิตภัณฑ์ประเกทนี้จะต้องมีการเคลือบ เนื้อผลิตภัณฑ์จะต้องมีความแข็งแกร่งและมีเปลอร์เซนต์การดูดซึมน้ำน้อยที่สุดและเคลือบผิวผลิตภัณฑ์จะต้องไม่ร้าว ผลิตภัณฑ์ประเกทนี้ได้แก่ ถ่ายงาน ชาม แจกนัน ที่เขียวบุหรี่ ชุดกาแฟ และชุดอาหาร เป็นต้น

2.2 ประเกทเครื่องครัว (Kitchenware) ได้แก่ภาชนะประเกทมือหุงต้ม ต้มไฟได้เนื้อผลิตภัณฑ์นี้เมื่อถูกความร้อนแล้วเย็นโดยทันทีจะไม่แตกหรือร้าว เราเรียกเนื้อผลิตภัณฑ์ประเกทนี้ว่า Ovenprove

2.3 ประเกทเครื่องสุขภัณฑ์ (Sanitaryware) ได้แก่ผลิตภัณฑ์ประเกทอ่างล้างมือ โถส้วม ที่ใส่สบู่ และอ่างอาบน้ำ เป็นต้น

2.4 ประเภทที่ใช้เป็นส่วนประกอบในงานก่อสร้าง ผลิตภัณฑ์ประเภทนี้จะมีทั้งชนิดไม่แข็งแกร่งและแข็งแกร่งทั้ง ไม่เคลือบ และเคลือบขึ้นอยู่กับความเหมาะสมสมน้ำไปใช้งานในแต่ละประเภท เช่น อิฐก่อสร้าง ห้องน้ำดินเผา กระเบื้องปูพื้น กระเบื้องบุฟานัง และถุงกระ เป็นต้น

2.5 ประเภทเครื่องประดับตกแต่ง (Artware) เนื้อผลิตภัณฑ์ประเภทนี้จะมีความแข็งแกร่ง มีทั้งชนิดเคลือบและไม่เคลือบขึ้นอยู่กับความเหมาะสมในการที่จะนำไปใช้งานในแต่ละประเภท ผลิตภัณฑ์เหล่านี้ได้แก่ แจกัน รูปปั้น เจมกลัด ศิลปะ ตลอด ฯลฯ เป็นต้น

2.6 ประเภทที่ใช้งานไฟฟ้าและอิเล็กทรอนิกส์ เป็นผลิตภัณฑ์ที่มีคุณสมบัติเฉพาะมีความแข็งแกร่งเป็นพิเศษ เป็นชนวนไฟฟ้า ทนความร้อนได้ดี ผลิตภัณฑ์ประเภทนี้ได้แก่ ตาดที่รองรับข้อคลุก ความร้อนของเตาไฟฟ้า สะพานไฟ ตัวบั๊บแยกสายไฟ หัวเทียนรถยนต์ ถุงถ่ายไฟฟ้า และพวกเซมิคอนดักเตอร์ได้แก่ ตัวเรซิสเตอร์ที่ใช้ในวิทยา เป็นต้น

2.7 ประเภทที่ใช้เป็นเครื่องมือทางเคมีและอุปกรณ์ทางการแพทย์ เป็นผลิตภัณฑ์ที่ผลิตขึ้นเพื่อใช้เป็นเครื่องมือและอุปกรณ์ในห้องทดลองทางวิทยาศาสตร์ เนื้อผลิตภัณฑ์ประเภทนี้จะมีความแข็งแกร่งเป็นพิเศษ มีการเคลือบที่ทนทานต่อการกัดกร่อนของกรด ค่าง และสารเคมีต่าง ๆ ผลิตภัณฑ์ประเภทนี้ได้แก่ภาชนะที่ใช้ในการหลอมฟริต (Frit) ถ้วยครูซิเบิล (Crusible) และโถใส่สารเคมีเป็นต้น ส่วนผลิตภัณฑ์ทางการแพทย์ได้แก่ พวงฟันปลอม (Dental Porcelain) และกระดูกเทียม เป็นต้น

2.8 ประเภทที่ใช้เป็นส่วนประกอบของเตาถุงและเตาเผา เป็นผลิตภัณฑ์ที่ใช้เป็นวัสดุอุปกรณ์เกี่ยวกับอุตสาหกรรมทางค้านการหลอม การถลุงแร่ชาตุต่าง ๆ ได้แก่ อิฐทนไฟประเภทต่าง ๆ และวัสดุอุปกรณ์ที่ใช้เกี่ยวกับเตาเผาไฟสูง เป็นต้น

## วิัฒนาการเครื่องปั้นดินเผาในประเทศไทย

จากการศึกษาทางด้านประวัติศาสตร์ และโบราณคดีในปัจจุบันพบว่ามีหลักฐานทางศิลารักษ์โบราณสถานและโบราณวัตถุ โดยเฉพาะวัตถุที่เป็นเครื่องปั้นดินเผาเป็นหลักฐานสำคัญที่สามารถนำมาคำนวณอายุวิธีทางวิทยาศาสตร์ให้ทราบถึงความเป็นมาของประเทศไทยว่า มีวัฒนธรรมที่สูงส่งมีพัฒนาการที่ยาวนานและมีศิลปวัฒนธรรมที่หลากหลาย

ดังนั้นการแบ่งยุคสมัยเครื่องปั้นดินเผาของไทย ได้กำหนดโดยจำแนกออกตามอายุ ความเก่าแก่ของแหล่งพบ ซึ่งแต่ละยุคสมัยมีเอกลักษณ์คุณสมบัติพิเศษ ความสวยงามที่แตกต่างกันไป ซึ่งสามารถแบ่งเป็นยุคสมัยได้ดังนี้

### 1. สมัยก่อนประวัติศาสตร์ กำหนดอายุได้ประมาณ 2,500-10,000 ปีมาแล้ว<sup>5</sup>

จากหลักฐาน การบุดดินทางโบราณคดี ที่ถ้าผิด จำกอเมือง จังหวัดแม่ช่องสอน พบเศษภาชนะดินเผาที่เผาในอุณหภูมิต่ำเนื้อดินปั้นหยานมีการตกแต่งลวดลายต่าง ๆ เช่น ลายชือกทابจากการกดประทับ ในบริเวณหนู่บ้านเก่า จำกอเมือง จังหวัดกาญจนบุรี พบภาชนะดินเผาที่มีรูปแบบเด่นชัด เช่นหม้อสามขา ภาชนะทรงพาน และภาชนะทรงหม้อตาล เป็นต้น

เนื้อดินปั้นภาชนะจะเป็นแบบ เนื้ออิริทเรนแวร์ (Earthenware) เผาในอุณหภูมิต่ำ เนื้อดินปั้นไม่สุกตัว มีหลาຍสีเข่น น้ำตาล แดง ดำ เหลือง มีการตกแต่งลวดลายตัววิการรูด ขีด การกด ประทับเป็นลายจั๊กสาร ลายเสื่อ และการขัดผิวนัน<sup>6</sup>

การใช้คำว่า “เครื่องปั้นดินเผา” ในบทนี้เพื่อความสัมพันธ์กับเนื้อหาวิัฒนาการเครื่องปั้นดินเผาในประเทศไทย

ส่วนที่บ้านเชียง จังหวัดอุดรธานี พนกงานจะดินเผาที่มีขนาดใหญ่ มีรูปทรงปาก พาย ภายนอกกันกลม ภายนอกมีเชิง<sup>7</sup> เป็นภายนอกดินเผาเนื้อดินปืน เอิร์ทเซนแวร์ เพาใน ชุมชนต่างๆ เช่นเดียวกันไม่สักตัว มีสีเทา น้ำตาลส้ม มีทั้งประเภทไม่เขียนสีและประเภท เขียนสี การเขียนสีลงบนภายนอก สีที่เขียนจะเป็นสีแดง หรือสีขาว<sup>8</sup> มีลวดลายต่างๆ เช่น ลายรูปสัตว์ ลายเส้นเรขาคณิต ลายขดกันหอย ลายเส้นโค้ง และยังมีการทำลาย คล้ายรูปอวัยวะเพศ ซึ่งอาจเป็นคติความเชื่ออย่างหนึ่งของคนในสมัยนั้นที่เกี่ยวกับความ อุดมสมบูรณ์<sup>9</sup> ของอาหาร ได้แก่พวงสัตว์และรัญญพืชต่างๆ

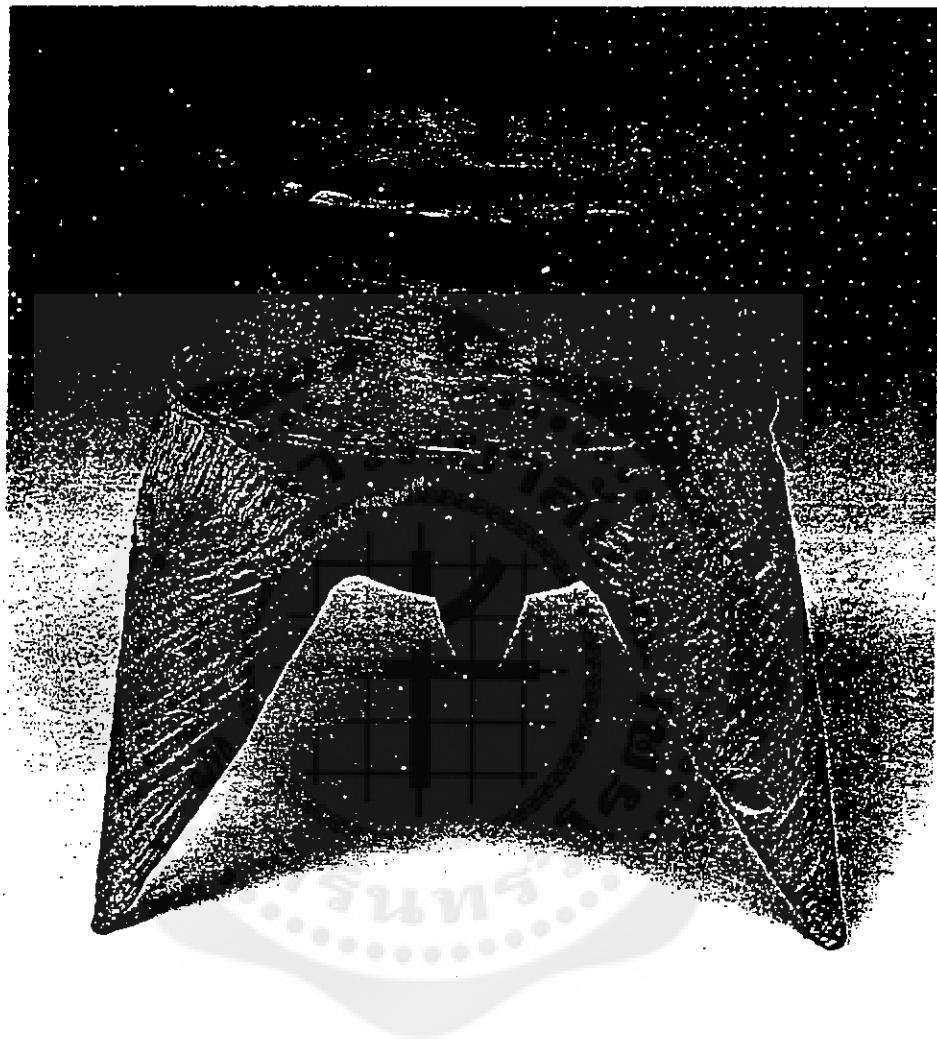
### สมัยประวัติศาสตร์

เป็นสมัยที่มีหลักฐานทางประวัติศาสตร์ การบุคคลทางโบราณคดีค่อนข้างชัดเจน ในกรณีความเป็นมาของเครื่องปั้นดินเผาในสมัยนี้ ซึ่งสามารถแบ่งได้ดังนี้

เครื่องปั้นดินเผาแบบทavarดี ทavarดีคือกลุ่มวัฒนธรรมที่อยู่ในบริเวณภาคกลางของไทย ในปัจจุบันและเป็นกลุ่มเมืองโบราณสมัยประวัติศาสตร์ตอนต้น ประมาณพุทธศตวรรษที่ 12-16 โดยมีหลักฐานแสดงให้เห็นถึงการรับวัฒนธรรมมาจากอินเดียสมัยคุปตะ และหลัง คุปตะ<sup>10</sup>

แบบอย่างของวัฒนธรรมแบบทavarดีโดยเฉพาะบริเวณแหล่งโบราณคดีที่สำคัญได้ แก่เมืองลพบุรี, ยุ่ง-สุพรรณบุรี, ยูบัว-ราชบุรี, คงกระนวน, อินทร์บุรี-สิงห์บุรี, หริภุญไชย-ลำพูน เป็นต้น

พบรูปแบบภายนอกเครื่องปั้นดินเผาได้แก่หม้อมีสัน หม้อกันกลม ใบ ชาม หม้อมีพวย งานมีเชิงสูง เนื้อดินปืนภายนอกจะเป็นแบบเนื้อเอิร์ทเซนแวร์ เนื้อดินมีความ พรุนตัว มีสีแดง น้ำตาล เทาแก่ มีการตกแต่งด้วยหั้งลายหยดชิด การเขียนสีการขัดมัน และการกรีประทับด้วยแม่พิมพ์กดโดยมีรูปแบบที่เด่นชัด ได้แก่ ลายกรีประทับรูปคน สัตว์ หรือดอกไม้ ประทับลงบนไหหลังและตัวของภายนอกดินเผา



เครื่องปืนคินแพนบ้านเก่า จังหวัดกาญจนบุรี  
ภาคจาก จหน ชอร์. เครื่องปืนคินแพไทย



เครื่องปั้นดินเผาบ้านเชียง  
ภาคจาก จหนุ ซอว์. เครื่องปั้นดินเผาไทย

เครื่องปั้นดินเผาอพนูรี หรือที่เรียกว่าเครื่องถ้วยเบนร์ กำหนดอายุได้ประมาณในพุทธศตวรรษที่ 16-19<sup>11</sup> เครื่องปั้นดินเผาสมัยนี้มีการค้นพบตามที่บ้านกรวด จังหวัดบุรีรัมย์ ภายนอกเครื่องปั้นดินเผา ที่พบส่วนใหญ่เป็นภายนอกดินเผาทรงสูง เช่น ไหเท้าช้าง ไหหมู หมา กาน้ำ กระปุก โดยเฉพาะนิยมทำเป็นภายนอกสีตัวต่าง ๆ เช่น ช้าง กระต่าย หมู ติง และนก เป็นต้น เนื้อดินปั้นที่ทำเป็นภายนอกเป็นแบบเนื้อดินธรรมชาติแต่ร่วงมีหักหักเคลือบและไม่เคลือบ ชนิดเคลือบจะมีสีเขียวมะกอก เบื้องขึ้นมา ขาวและน้ำตาล ส่วนภายนอกที่ไม่เคลือบจะมีเนื้อดินปั้นสีเทา เหลือง แดง และเทาอมดำ ในสมัยนี้นับว่ามีพัฒนาการขึ้นในเรื่องของการใช้น้ำเคลือบ โดยการใช้ขี้เต้าพิชต่าง ๆ มาใช้ผสมกับดินหรือการใช้ขี้ตะกรัน โลหะมาทำเป็นเคลือบโดยเฉพาะเคลือบสีดำ

การขึ้นรูปภายนอกส่วนใหญ่นั้นมีการขึ้นรูปด้วยแป้งหมุน โดยการเห็นร่องรอยของ การใช้เชือกตัดดินออกจากแป้งหมุนในส่วนก้นภายนอกแล้วมีการขึ้นด้วยมือและการใช้พิมพ์กดตกแต่งเพิ่มเติมในภายนอกนั้น เช่น ไหเท้าช้าง เป็นต้น

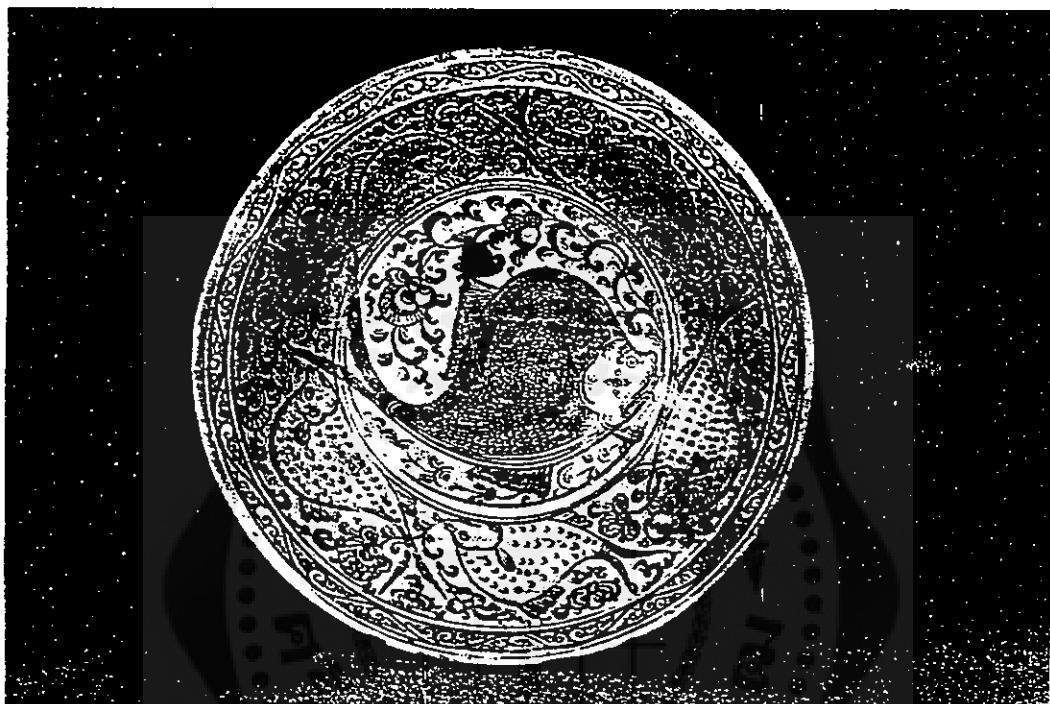
เครื่องปั้นดินเผาสูขาทัย กำหนดอายุได้ประมาณในพุทธศตวรรษที่ 19-21<sup>12</sup> จากหลักฐานทางประวัติศาสตร์ โบราณสถาน โบราณวัตถุ โดยเฉพาะหลักฐานทางเครื่องปั้นดินเผา แสดงให้เห็นถึงความเจริญรุ่งเรืองมั่งคั่งของสูขาทัยที่มีการผลิตเครื่องปั้นดินเผาอย่างจริงจัง โดยทำไว้ในอาณาจักรตลอดจนส่งเป็นสินค้าออกยังคืนแคนห่างไกลออกไป

แหล่งผลิตเครื่องปั้นดินเผาในสูขาทัยที่สำคัญได้แก่ บ้านป่ายาง บ้านเกาบน้อย อำเภอศรีสัชนาลัย เมืองสุโขทัยแก่ และเมืองเชียง สารคโลก<sup>13</sup>

ภายนอกเครื่องปั้นดินเผาส่วนใหญ่ที่ผลิตจะเป็นผลิตภัณฑ์เพื่อการใช้สอย เช่น งานชาม ไห เสียงเทียน กาน้ำ คอมโท แก้วน และกระปุก เป็นต้น และผลิตภัณฑ์เครื่องประดับสถาปัตยกรรม เช่น กระเบื้อง ท่อน้ำ ปั้นลม บรรดี ลูกกรง เป็นต้น



เครื่องปั้นดินเผาบ้านกรวด จังหวัดบุรีรัมย์  
ภาพจาก ขอหน ซอว. เครื่องปั้นดินเผาไทย



เครื่องปั้นดินเผาสุโขทัย  
ภาพจาก จอห์น ชอร์ว. เครื่องปั้นดินเผาไทย

เนื้อผลิตภัณฑ์จะมีทั้งประเภทเนื้อเกรง และไม่เกรงรวมทั้งผลิตภัณฑ์ประเภทเคลือบและไม่เคลือบผลิตภัณฑ์สมัยนี้ลักษณะที่โดดเด่นคือ ภารณะเคลือบสีเขียว ท้าวมเขียว สีเขียวหอย หรือที่เรียกว่า เชลาคอน (Celadon) และมีเคลือบสีต่าง ๆ เช่นสีน้ำตาลดำ เป็นต้น

การขึ้นรูปนั้นมีทั้งการขึ้นรูปด้วยมือ และมีการขึ้นรูปด้วยเป็นหมุนเป็นส่วนใหญ่ นิยมตกแต่งลวดลายต่าง ๆ ด้วยวิธีขูดขีดให้เป็นร่องลึกก่อนและแล้วนำไปเคลือบหรือการเย็บสีเป็นลวดลายสีดำหรือสีน้ำตาลใต้เคลือบ เช่น ลายปลา ลายเรขาคณิต ลายพันธุ์พุกมา

แหล่งเตาเผาเครื่องปั้นดินเผาที่สำคัญในสมัยสุโขทัยยังจากการขุดคันและสำรวจทางโบราณคดีทำให้ทราบว่ามีเตาเผาที่ภาวะน้ำอยู่มีเตาเผา 600-800 เตา เป็นลักษณะเตาเผาที่ขุดลึกเข้าไปในดินรินฝังแน่น้ำดื่มมาได้พัฒนาการด้วยการก่อผนังกันไฟสร้างเตาเผาในหลุมบนพื้นดินมีหลังคาเป็นดินเหนียวบนถึงการก่อสร้างเตาด้วยอิฐมีขนาดใหญ่มากขึ้นและมีการยกพื้นเตาเผาสูงขึ้น<sup>14</sup>

นอกจากนี้ยังมีแหล่งเตาเผาเตาป้ายางที่อำเภอศรีสัชนาลัย และแหล่งเตาเผามีองสุโขทัยนี้อยู่ใกล้กับลำน้ำโขนโดยมีเตาเผาตั้งเรียงรายเป็นแนวบนกับกันจนล้อมรอบบริเวณวัดพระพายหลวง

เครื่องปั้นดินเผาล้านนา กำหนดอายุได้ประมาณในพุทธศตวรรษที่ 20<sup>15</sup> จากการสำรวจและขุดคันทางโบราณคดีได้พบซากเตาโบราณที่ใช้เผาเครื่องปั้นดินเผาเป็นจำนวนมาก ตามจังหวัดต่าง ๆ ในภาคเหนือ แสดงให้เห็นถึงความเจริญรุ่งเรืองทางค้านเศรษฐกิจส่วนหนึ่ง และมีจุดมุ่งหมายในการทำกล้วยคลึงกับเครื่องปั้นดินเผาสุโขทัย คือเป็นเครื่องปั้นดินเผาที่ใช้ในกิจกรรมทางศาสนาและใช้เป็นภารณะใช้สอยในชีวิตประจำวัน

## เครื่องปั้นดินเผาล้านนา มีกระชั้นกระชาญตามแหล่งต่าง ๆ ดังนี้

### 1. เครื่องปั้นดินเผาเวียงกาหลง มีแหล่งเตาเผาที่กระชั้นกระชาญอยู่ในบริเวณที่เรียกว่า

เวียงกาหลง อำเภอเวียงป่าเป้า จังหวัดเชียงราย และอำเภอวังเหนือ จังหวัดลำปาง เตาเผาที่พบทั้งหมดมีประมาณสองร้อยกว่าเตาเรียงรายอยู่ตามริมฝั่งแม่น้ำล้าว เครื่องปั้นดินเผาส่วนมากที่พบมีการเคลือบใสเคลือบสีเขียว เผาอุณหภูมิสูง เนื้อค่อนข้างแกร่ง ส่วนใหญ่ผลิตภัณฑ์เป็นภาชนะ เช่น จาน ชาม ถ้วย กระบูก แจกัน ไห ตะเกียง และประดิษฐกรรมขนาดเล็กที่เป็นพระพุทธรูป และรูปสัตว์ต่าง ๆ เป็นต้น

การตกแต่งภาชนะดินเผาต่าง ๆ มีการเขียนลวดลายให้เคลือบด้วยสีดำ กับสีน้ำตาล แดงเป็นรูปพันธุ์พุกษา ในไม้ ดอกไม้ ลานก้านขด ลายรูปสัตว์ เช่น ปลา ม้า สิงห์ และกิเลน เป็นต้น<sup>16</sup>

2. เครื่องปั้นดินเผาสันกำแพง เตาเผาสันกำแพงที่พบตั้งอยู่บริเวณเชิงเขา rim ฝั่งแม่น้ำปิง อำเภอสันกำแพง จังหวัดเชียงใหม่ เตาเผานี้ขนาดเล็กบางเตาจะเริ่มคลึงเข้าไปเป็นโครงสร้างเตาสร้างในบริเวณที่ราบ<sup>17</sup>

เครื่องปั้นดินเผาสันกำแพงเป็นผลิตภัณฑ์เนื้อแกร่ง เผาในอุณหภูมิสูงนิยมเคลือบสีเขียว (Celadon) และสีน้ำตาลภาชนะส่วนใหญ่คือ จาน ชาม แจกัน ไห และกระบูก การตกแต่งภาชนะพวกขานชาน โดยการเขียนสีให้เคลือบด้วยสีดำหรือสีน้ำตาลเป็นรูปปลา ญี่ปุ่น พันธุ์พุกษาอยู่ตรงกลางภาชนะ มีเส้นรูปวงกลมล้อมรอบ

3. เครื่องปั้นดินเผาพาน เตาเผาพานที่พบอยู่ที่บ้านโป่งแดงและจำปูในเขตอำเภอพาน จังหวัดเชียงราย เครื่องปั้นดินเผาพานมีเพียงสีเดียวคือสีเขียว (Celadon) แต่จะเป็นสีเขียวอุกเหลืองนวลคล้ายสีรวงข้าวอ่อน จนถึงสีเขียวเข้มจนเคลือบจะเป็นสีน้ำตาล การเคลือบจะранหัวทั้งใบ<sup>18</sup>

เนื้อดินปืนของภาชนะต่าง ๆ เพาท์อุบหมูมิสูงจนแกร่งเนื้อดินปืนที่ใช้มีหอยสี เช่นสีขาวอมเทา และสีเหลืองซีด มีการตกแต่งลายด้วยการขุดปั๊ปเป็นลวดลายต่าง ๆ เช่น เดียวกับเครื่องปั้นดินเผาตามภูมิปัญญา

รูปแบบภาชนะที่ทำได้แก่ งาน ชาม ถ้วย คอมโ陶 ตะเกียง พาน ไห แขกัน และศักดา รูปสัตว์ต่าง ๆ นอกจากนี้ยังมีการทำกระเบื้องมุงหลังคาแบบเคลือบซึ่งมีผู้กล่าวว่ามีการทำเฉพาะที่ເຫັນນີ້ທ່ານີ້<sup>19</sup>

เครื่องปั้นดินเผาสมัยอยุธยา จากหลักฐานการขุดค้นทางโบราณคดีในที่ต่าง ๆ และการศึกษาศักดิ์สิทธิ์ทางเอกสารพบว่าการเสียกรุงครั้งที่ 1 พุทธศักราช 2112 นั้น ไม่ได้มายถึงการทำลายเฉพาะภายในกรุงศรีอยุธยาเท่านั้น ตามหัวเมืองต่าง ๆ ก็ได้รับความกระแทบกระเทือนด้วยเช่นกันรวมทั้งอาณาจักรสุโขทัย ซึ่งเป็นส่วนหนึ่งของอยุธยาด้วย

จากผลกระแทบที่สำคัญของการเสียกรุงก็คือ การสลายตัวของอุตสาหกรรมเครื่องปั้นดินเผาในอาณาจักรสุโขทัย ต่อมาทางอยุธยามีการสั่งห้ามเครื่องปั้นดินเผาจากกิจกรรมใช้ส่วนหนึ่งโดยเฉพาะในราชสำนักอยุธยา<sup>20</sup>

ในสมัยอยุธยาที่ยังมีการทำเครื่องปั้นดินเผา เช่นกัน โดยมีลักษณะที่ต่างจากสุโขทัยทางภาคเหนือและภาคตะวันออกเฉียงเหนืออย่างเด่นชัด และในราวปีพุทธศักราช 2143 ได้มีการสร้างเตาเผาขึ้นที่จังหวัดสิงห์บุรี โดยมีแหล่งเตาเผาที่สำคัญดังนี้

เครื่องปั้นดินเผาแม่น้ำน้อย พnob ญี่ในบริเวณตำบลเชิงกลัด อำเภอบางระจัน จังหวัดสิงห์บุรี นับเป็นแหล่งผลิตเครื่องปั้นดินเผาที่สำคัญมากแห่งหนึ่งในบริเวณแม่น้ำเจ้าพระยา โดยผลิตเพื่อเป็นสินค้าภายใน และภายนอกประเทศที่สำคัญ ก็คือ ไหสีญี่ที่ทำเป็นภาชนะบรรจุสินค้า อาหาร โดยมีการพับไหเหล่านี้เป็นจำนวนมากในแหล่งเรือขัน<sup>21</sup>

ลักษณะเครื่องปั้นดินเผาของเตาแม่น้ำน้อยคือมีเนื้อดินปั้นแบบเนื้อเกรร่งมีการเคลือบสีน้ำตาล ได้แก่ภาชนะพวກ ไหสีหู กระปุกขนาดเล็ก และกระปุกเต้าปูน ส่วนเนื้อดินปั้นไม่เกรร่ง ได้แก่ ภาชนะใน ครก อ่าง นอกจากนี้ยังทำผลิตภัณฑ์ประดับสถาปัตยกรรม สิ่งก่อสร้าง เช่น กระเบื้องเซิงชาญ ประดิษฐ์กรรมลยตัวรูปปักษ์ และท่อน้ำเป็นต้น และในช่วงอยุธยาตอนปลายพุทธศตวรรษที่ 23 การคิดค่าขายกับต่างชาติเริ่มนากขึ้น โดยมีการสั่งทำเครื่องถ้วยชามประเภทเบญจรงค์จากจีน โดยมีลักษณะลวดลายเป็นของไทยเช่นสีบนเคลือบ 5 สี คือ เขียว แดง ขาว น้ำเงิน เหลือง และเครื่องถ้วยเจียนลายน้ำเงินขาวของจีน

**เครื่องปั้นดินเผารัตนโกสินทร์** ระยะแรกของสมัยนี้เป็นสมัยที่รับช่วงการครุกรามจากอยุธยาเป็นสมัยที่ก่อสร้างประเทศไทยเริ่มการพัฒนาเครื่องปั้นดินเผา

- ในสมัยสมเด็จพระพุทธเดชหล้านภาลัยได้โปรด ให้มีการสั่งภาชนะเครื่องใช้ของหลวงได้แก่ งาน งาน จากเมืองจีน โดยส่งช่างไทยไปควบคุมการเจียนลวดลายให้เหมือนกับแบบที่ช่างหลวงเจียน ตัวอย่างเครื่องปั้นดินเผาที่สั่งทำส่วนใหญ่เป็นพวกเครื่องถ้วยชาม งาน โถ กระถางและถ้วย แบบลวดลายไทยเจียนสีน้ำเงินบนพื้นขาว และเจียนสีเบญจรงค์ที่มีรูปเทพพนม ครุฑ กินรี สิงห์ อัญในลายก้านขด

- ในสมัยพระบาทสมเด็จพระนั่งเกล้าเจ้าอยู่หัว พระองค์ทรงทำนุบำรุงพื้นฟูเครื่องปั้นดินเผาในประเทศไทยล่าวคือ ทรงให้สร้างเตาเผาแบบเตาทุเรียง ที่วัดสะเกศ เพื่อใช้ในการเผากระเบื้องมุงหลังคา กระเบื้องเคลือบสี ในตอนปลายสมัยพระบาทสมเด็จพระจุลจอมเกล้าเจ้าอยู่หัว เป็นระยะที่เจริญรุ่งเรืองการศึกษาวิชาการที่ขยายตัวแพร่หลายเครื่องถ้วยชามที่สั่งเข้ามาค้าขายในเมืองไทยก็มีทั้งของจีน ญี่ปุ่น ฝรั่ง ต้อมานิสมัยพระบาทสมเด็จพระนั่งเกล้าเจ้าอยู่หัว ประเทศไทยเริ่มมีโรงงานผลิตเครื่องปั้นดินเผาประเภทเนื้อหาบน เช่น กระถาง โถ อ่าง และไห มีทั้งชนิดเคลือบและไม่เคลือบ

ในปีพุทธศักราช 2475 หลังจากการเปลี่ยนแปลงการปกครองรัฐบาลพิษณุโลกเป็น  
พระมหามุนีกิจของชาติ โดยมีการส่งเสริมให้มีผู้ประกอบการอุตสาหกรรมมากขึ้น และ<sup>22</sup>  
เครื่องปั้นดินเผาเป็นอุตสาหกรรมหนึ่งที่ได้รับการส่งเสริม และมีผู้สนใจทำเป็นอุตสาห  
กรรมในครอบครัว ในภาคเหนือ ภาคอีสาน และภาคกลาง ผลิตภัณฑ์ที่ผลิตได้ในขณะ  
นั้น คือ โถ โวย อ่าง ไห จาน ที่เป็นภาชนะใช้สอยในครัวเรือน ส่วนผลิตภัณฑ์เนื้อ  
ดีที่ผลิตได้บ้างก็ใช้วัตถุดินจากต่างประเทศ

เครื่องปั้นดินเผาปัจจุบัน สมัยโบราณที่มีประเจ้าอยู่หัวภูมิพลอดุลยเดช รัชกาลปัจจุบัน ทรงทรงเครื่องปั้นดินเผาได้เชริญเติบโตตามลำดับ โดยอาศัยหลักวิชาการและเทคโนโลยีสมัยใหม่เข้าร่วมประกอบกับคุณภาพของวัสดุคิบที่ใช้โดยมีกรรมวิทยาศาสตร์บริการ กระทรวงวิทยาศาสตร์เทคโนโลยี และการพัฒนาให้การสนับสนุนข้อมูลทางวิชาการจากการศึกษา วิจัย พัฒนาวัสดุคิบ โดยการสำรวจวิเคราะห์และทดสอบวัสดุคิบ ภาย ในประเทศไทยเพื่อสนับสนุนต่อโรงงานอุตสาหกรรมเซรามิกส์ต่าง ๆ ภายในประเทศไทย

ในปีพุทธศักราช 2503 ได้มีคณะกรรมการส่งเสริมการลงทุน (BOI) ได้ประกาศให้การสนับสนุนและส่งเสริมการลงทุนในกิจการอุตสาหกรรมเคมีภัณฑ์ ดังนี้ จึงมีรองงานอุตสาหกรรมเคมีภัณฑ์ที่ได้รับบัตรส่งเสริมการลงทุนเกิดขึ้น 8 แห่ง ในช่วง พ.ศ. 2503-พ.ศ. 2508 ผลิตภัณฑ์ที่ผลิตได้แก่ กระเบื้องปูพื้น กระเบื้องบุผนัง กระเบื้องโมเสค และเครื่องสุขภัณฑ์ เป็นต้น และในปีพุทธศักราช 2508 นี้เอง สถาบันฯ เศรษฐกิจและสังคมแห่งชาติ สำนักนายกรัฐมนตรี ได้สนับสนุนโดยให้โครงการพัฒนาอุตสาหกรรมเครื่องปั้นดินเผาอยู่ในแผนพัฒนาเศรษฐกิจและสังคมแห่งชาติตั้งแต่ปลายแผนที่ 1 จนถึงแผนที่ 6

ปัจจุบันจึงทำให้มีโรงงานอุตสาหกรรมเครื่องปั้นดินเผาขนาดใหญ่ประมาณ 38 โรงงาน ตั้งอยู่ในกรุงเทพฯ และจังหวัดใกล้เคียงได้แก่ จังหวัดสระบุรี ปทุมธานี สมุทรสาคร นครปฐม โดยเฉพาะบางโรงงานได้ร่วมลงทุนกับอเมริกา หรือเยอรมันและซีอิ๊วเทคโนโลยีมาจากการต่างประเทศด้วย สินค้าที่ผลิตส่วนใหญ่ได้แก่ กระเบื้อง เครื่องสูบกับม้ำที่

เครื่องถ้วยชาม เป็นต้น และมีโรงงานขนาดเล็กอีกหลายร้อยโรงงานกระจายอยู่ทั่วประเทศโดยเฉพาะจังหวัดลำปาง และเชียงใหม่ มีอยู่ประมาณ 120 โรงงาน โรงงานเหล่านี้ผลิต ถ้วยชาม เครื่องสุขภัณฑ์ เครื่องโภชนาภิภัณฑ์ ไม้สัก กระเบื้องปูพื้น กระเบื้องประดับผนัง เครื่อง皿นานวันไฟฟ้า และอิฐก่อสร้าง เป็นต้น ปริมาณการผลิตเพิ่งพอต่อการใช้ในประเทศไทย และยังสามารถส่งเป็นสินค้าออกจากมูลค่าการส่งออกในปี พ.ศ. 2517 มี การส่งออก 25 ล้านบาท (F.O.B) ในปีพ.ศ. 2535 มีการส่งออก 5,678 ล้านบาท (F.O.B) ดังหน้าภาคผนวก 1 ประกอบกับการถ่ายทอดเทคโนโลยีทางเครื่องปั้นดินเผาหรือเซรามิกส์ จากประเทศที่เจริญและก้าวหน้าทางเซรามิกส์ เช่น ประเทศญี่ปุ่น ไต้หวัน และสาธารณรัฐอาเเบริกามายังประเทศไทยด้วยปัจจัยทางค่าแรงงาน และค่าครองชีพที่เพิ่มขึ้นไม่สามารถ คำนึงธุรกิจอุตสาหกรรมเซรามิกส์เพื่อผลิตสินค้า ทั้งในระดับต่ำและระดับกลางได้ จึง เป็นโอกาสอันดีของประเทศไทยในปัจจุบันที่มีความพร้อมในทุกด้านเช่นสิ่ง สาธารณูปโภคที่รองรับการผลิต - การขนส่ง ท่าเรือส่งออก ที่ดินราคาถูก มีนิคมอุตสาห กรรม แหล่งงานที่มีคุณภาพ ค่าจ้างแรงงานที่ต่ำ ภูมิอากาศที่เหมาะสมกับการผลิต เสถียรภาพทางการเมือง ระบบการเงิน - ธุรกิจ การส่งเสริมการลงทุนจากต่างประเทศ นโยบาย การกระจายโรงงานอุตสาหกรรมออกสู่ภูมิภาค โดยแบ่งจังหวัดจากการลดภาระต่าง ๆ และการ ประกาศใช้ภาษีมูลค่าเพิ่ม จึงทำให้อุตสาหกรรมเซรามิกส์ในประเทศไทยปัจจุบัน และที่ กำลังขยายตัวเพิ่มขึ้นอีกในอนาคตมีเสถียรภาพมั่นคงและมีความเจริญก้าวหน้าในทุก ๆ ด้าน

#### กระบวนการทำผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ (Manufacturing Ceramic productions)

การทำผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ นั้นมีกระบวนการทำหดลายขึ้นตอนแต่ละตอนจะต้องสัมพันธ์ และต่อเนื่องกันไปจากขั้นตอนแรกจนถึงขั้นตอนสุดท้ายโดยสามารถแบ่งขั้นตอนการผลิต ออกได้ดังนี้คือ

**การออกแบบ (Design)** เป็นขั้นตอนที่นักออกแบบแบบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ ที่จะต้อง ทราบถึงวัตถุประสงค์ของตัวผลิตภัณฑ์ที่จะผลิตแล้วว่าจะออกแบบเป็นพัสดุภัณฑ์เพื่อ ประโยชน์ใช้สอย หรือเพื่อความสวยงามซึ่งผู้ออกแบบจะต้องมีความคิดสร้างสรรค์ (Idea)

มีความรู้ทางค้านวัตถุคิบ (Raw Materials) วิธีการขึ้นรูป (Method) และขั้นตอนการผลิตด้วย (Productions)

การเตรียมเนื้อดินปืน (Body) และการเตรียมน้ำเคลือบ (Glaze) การเตรียมเนื้อดินปืนและการเตรียมน้ำเคลือบนั้น การใช้วัตถุคิบ (Raw Materials) ได้แก่ ดิน หิน แร่ และสารเคมี เช่น เดียวกัน แตกต่างกันที่ตรงส่วนผสมของสารประกอบเหล่านี้ และการใช้หรือไม่ใช้สารประกอบเหล่านี้ในสูตรส่วนผสมเพื่อให้ได้เนื้อดินปืนและน้ำเคลือบตามความต้องการ ขั้นตอนการเตรียมเนื้อดินปืน และการเตรียมน้ำเคลือบโดยนำวัตถุคิบได้แก่ ดิน หิน แร่ สารเคมี ไปทดสอบหาคุณสมบัติทางเคมีและพิสิกส์ก่อนเพา และหลังเพา นำวัตถุคิบที่ผ่านการทดสอบแล้วไปสู่กระบวนการล้างและบดย่อย (Grinder) นำไปปัชง และผสมวัตถุคิบ (Weighting and Mixing) ตามสูตรของเนื้อดินนั้น และน้ำเคลือบแต่ละประเภทที่ต้องการ แล้วนำไปบดเปียกในเครื่องบดล็อกมิลล์ (Ball Mill) หลังจากบดแล้ว กรองด้วยแร่ (Seive) ตามความละเอียดที่ต้องการ ถ้าสูตรส่วนผสมของเนื้อดินปืนหรือเคลือบที่ต้องการความขาวมากเป็นพิเศษ จะต้องนำเข้าเครื่องแยกเหล็ก (Ferro Filter) หรือ (Magnetic Separater) จะได้น้ำดิน (Slip Clay) และน้ำเคลือบตามสูตรที่ต้องการ ส่วนน้ำดินที่ได้น้ำน้ำไปหมัก (Aging) ไว้ในถังเก็บแล้วแยกไปใช้ให้เหมาะสมกับการขึ้นรูปแต่ละวิธีโดยเนื้อดินนั้น สามารถแบ่งออกได้เป็น 3 ลักษณะคือ ลักษณะที่มีความเหนียว จะต้องนำน้ำดินไปกรองหรือผ่านด้วยเครื่องอัดดิน (Filter Press) ก่อนแล้วถึงจะนำไปขึ้นรูปด้วยการปืนด้วยมือ ลักษณะเนื้อดินแห้ง หรือดินผง จะต้องนำน้ำดินผ่นผ่านความร้อน (Spray Dryer) จะได้ดินผง (Powder Clay) ก่อนแล้วถึงจะนำไปขึ้นรูปด้วยการอัดในแบบพิมพ์ และเนื้อดินที่เป็นลักษณะน้ำดิน (Slip Clay) แล้วนำไปขึ้นรูปด้วยการหล่อในแบบพิมพ์

วิธีการขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ (Method) วิธีการขึ้นรูปผลิตภัณฑ์เซรามิกส์นั้น มีหลายวิธีแต่ละวิธีจะต้องมีความเหมาะสมและสอดคล้องกับลักษณะและคุณสมบัติของเนื้อดินปืนแต่ละประเภทด้วย วิธีการขึ้นรูปผลิตภัณฑ์นั้น ได้แก่ การขึ้นรูปด้วยมือ ด้วยเครื่องและด้วยวิธีการใช้พิมพ์สำหรับการหล่อ

**ขั้นตอนการทำผลิตภัณฑ์ให้แห้ง (Drying)** การขึ้นรูปผลิตภัณฑ์เรียบร้อยแล้ว จะต้องปล่อยให้ผลิตภัณฑ์เหล่านั้นแห้งสนิทด้วยวิธีการผึ่งด้วยลม หรือการอบด้วยเครื่อง เมื่อผลิตภัณฑ์ที่แห้งสนิทดีแล้วผลิตภัณฑ์บางประเภทจะต้องมีการขัดแต่งให้เรียบร้อยอีกครั้งหนึ่งด้วย หรือมีการเปลี่ยนสีใต้เคลือบในผลิตภัณฑ์ในช่วงนี้ด้วยก็ได้ก่อนจะนำไปเผา

**การเผาดิน (Biscuit Firing)** คือการนำผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ ที่แห้งสนิทดีแล้วนำไปเผาที่อุณหภูมิ 750-1,250 องศาเซลเซียส ช่วงอุณหภูมิในการเผาขึ้นอยู่กับประเภทของผลิตภัณฑ์ เช่น กระเบื้องญี่ปุ่นหรือบุพนัง โรงงานอุตสาหกรรมที่ผลิตสินค้าประเภทนี้จะเผาดินหรือเผาครั้งแรกใช้อุณหภูมิสูงกว่าการเผาเคลือบ เพราะจะได้ตรวจสอบและคัดเลือกเฉพาะส่วนที่ดีไว้ ส่วนที่เสีย เช่น การบิดงอ ร้าว บิน หรือแตก เป็นส่วนที่จะต้องคัดทิ้งก่อนที่จะนำไปเคลือบเป็นการลดต้นทุนการผลิตอย่างหนึ่ง อย่างไรก็ตามอาจมีการข้ามขั้นตอนนี้ได้ โดยเฉพาะการผลิตให้ลักษณะงานคุณภาพตามที่ต้องการที่ต้องเผาครั้งเดียว วิธีการหล่อหรือวิธีการอัดผง

**การตกแต่งสีใต้เคลือบ (Under Glaze Decoration)** เป็นการนำผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ที่ผ่านการเผาดินมาแล้วนำมาทำการตกแต่งด้วยวิธีการเปลี่ยนลวดลายหรือเป็นรูปภาพต่าง ๆ โดยการใช้สีใต้เคลือบติดลงไปบนผลิตภัณฑ์ก็ได้

**การเคลือบผลิตภัณฑ์ (Glazing)** การเคลือบผลิตภัณฑ์เมื่อเรานำผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ที่ยังไม่ได้เปลี่ยนสีใต้เคลือบหรือที่เปลี่ยนสีใต้เคลือบเรียบร้อยแล้ว จึงนำมาทำการชุบเคลือบด้วยวิธีการ เทราด จุ่ม หรือพ่นเคลือบ ส่วนการชุบเคลือบผลิตภัณฑ์เปลี่ยนสีจะต้องเป็นเคลือบใส หลังจากนั้นจะต้องทำความสะอาดเช็ดฐานผลิตภัณฑ์ที่วางตั้งกับพื้นให้สะอาดเพื่อไม่ให้น้ำเคลือบหลอมละลายติดพื้นเตา

**การเผาเคลือบ (Glost Firing)** การเผาเคลือบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ นั้นขึ้นอยู่กับชนิดของเคลือบที่ใช้ชุบเคลือบผลิตภัณฑ์ เช่น เคลือบที่ใช้เป็นเคลือบไฟฟ้า หรือเคลือบไฟฟ้า ต้องนำไปใช้ไฟเหมาะสมกับประเภทของเนื้อดินปั้นด้วยอุณหภูมิที่ใช้เผาเคลือบประมาณตั้ง

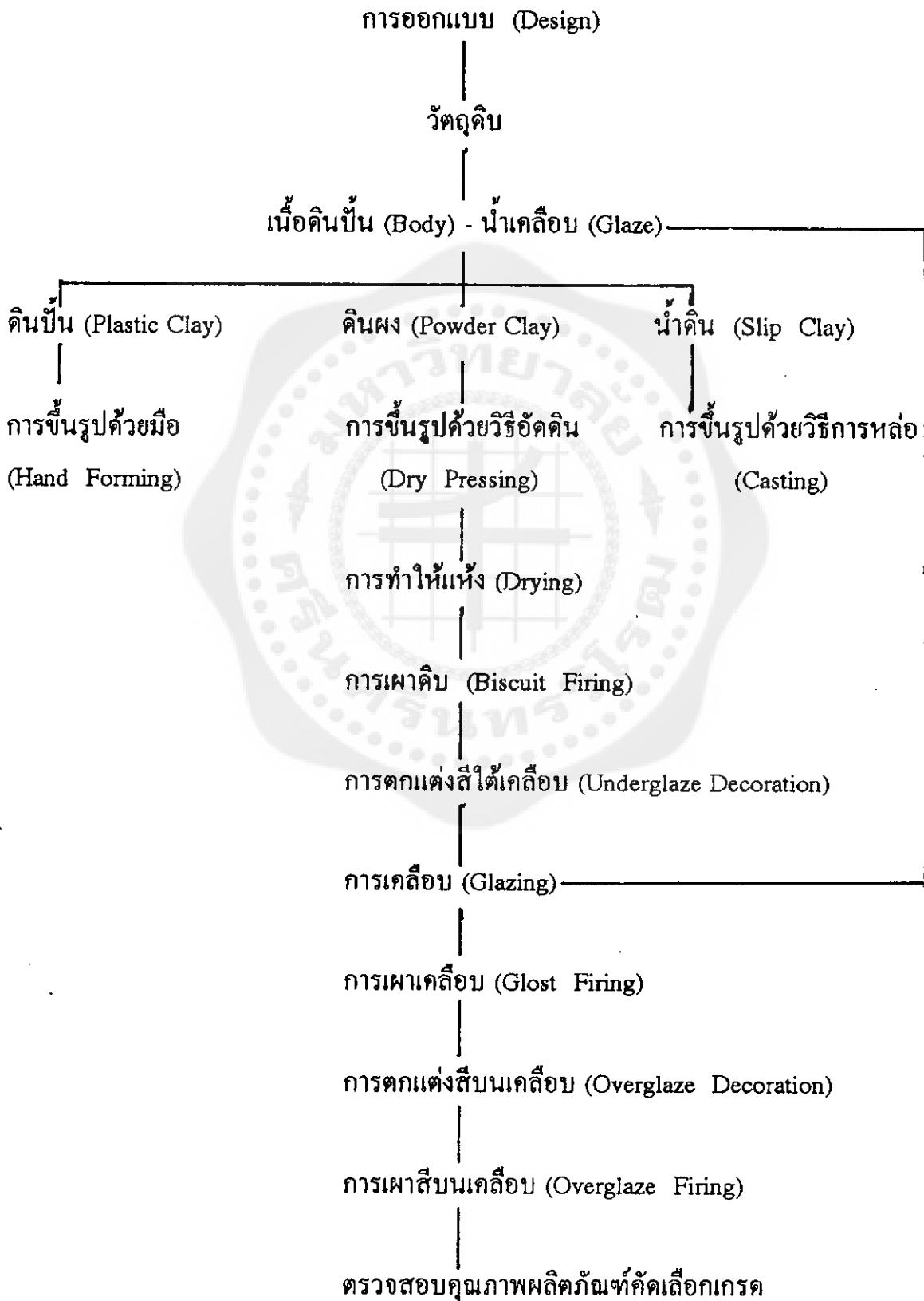
แต่อุณหภูมิ 750-1,350 องศาเซลเซียส ในการเผาเคลือบจะต้องคำนึงถึงบรรยากาศของเตาเผาที่ใช้มีวิธีการเผาที่ถูกต้องเหมาะสมกับเคลือบและเนื้อดินปั้นนั้น ๆ

**การตกแต่งสีบนเคลือบ (Overglaze Decoration)** เป็นการนำผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ที่เผาเคลือบเสร็จสมบูรณ์แล้วนำมาทำการตกแต่งด้วยสีบนเคลือบ เช่น การเขียนลายตามแบบต่าง ๆ และการใช้รูปตกแต่ง

**การเผาสีบนเคลือบ (Overglaze Firing)** นำผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ที่เขียนสีบนเคลือบหรือการใช้รูปตกแต่งสีบนเคลือบที่ติดผลิตภัณฑ์เรียบร้อยแล้ว จะนำมาเผาอีกครั้งหนึ่งเพื่อให้สีเขียน และรูปตกแต่งที่ติดในผลิตภัณฑ์ติดแน่นไม่หลุดออก ซึ่งการเผาจะใช้อุณหภูมิประมาณ 800-900 องศาเซลเซียส การตรวจสอบคุณภาพของผลิตภัณฑ์เซรามิกส์นั้น หลังจากที่โรงงานอุตสาหกรรมผลิตผลิตภัณฑ์ผ่านขั้นตอนต่าง ๆ ดังที่กล่าวมาข้างต้นเรียบร้อยแล้วนั้น จะต้องมีการตรวจสอบคุณภาพของผลิตภัณฑ์ให้ได้ตามเกณฑ์มาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมเซรามิกส์ด้วย การทดสอบคุณสมบัติทางเคมี และฟิสิกส์ โดยสำนักงานมาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรม กระทรวงอุตสาหกรรม และจะต้องผ่านเกณฑ์มาตรฐานที่กำหนดไว้ถึงจะนำไปจำหน่ายภายในประเทศ และเป็นสินค้าส่งออกไปยังต่างประเทศได้โดยเฉพาะผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ ถ้าผลิตภัณฑ์เป็นรูปแบบของภาชนะที่ใช้ใส่อาหารถือเป็นเครื่องอุปโภคชนิดหนึ่งที่มีความสำคัญต่อชีวิตของผู้บริโภค เพราะใช้บรรจุอาหารสำหรับรับประทาน หากมีคุณภาพไม่ดีพอย่างเกิดอันตรายต่อชีวิตได้ และหลังจากตรวจสอบคุณภาพของผลิตภัณฑ์แล้ว จะมีค่าเดือกเกรดผลิตภัณฑ์ด้วย เพื่อจะได้กำหนดราคาที่เหมาะสมแก่ผู้ที่ต้องการซื้อผลิตภัณฑ์ด้วยความเป็นธรรม

จากขั้นตอนและกระบวนการทำผลิตภัณฑ์เซรามิกส์สามารถนำไปเขียนแผนภูมิแสดงได้ดังนี้  
**แผนภูมิแสดงกระบวนการทำผลิตภัณฑ์เซรามิกส์**

(Flow chart for manufacturing Ceramic productions)



## ເຊື່ອຮຽນທ້າຍບທີ 1

- <sup>1</sup>ສມສັກຕິ ຂວາລາວັນຍີ, “ອຸດສາຫກຮົມເຊົາມີກໍສຶກສູນໃຈ,” ວິນາກ, 33(4) 39 : ມកຣາຄມ 2536.
- <sup>2</sup>ທ້າວ ພຣະນພຖາຍໝໍ. ເກົ່າງຄະດີອັນດີນພາເນື້ອງຕົ້ນ. 2523. ມັນ 16.
- <sup>3</sup>ທ້າວ ພຣະນພຖາຍໝໍ. ເກົ່າງຄະດີອັນດີນພາເນື້ອງຕົ້ນ. 2523. ມັນ 17.
- <sup>4</sup>ໂຄມລ ຮັກຢ່ວງທີ. ວັດຖຸດີນທີໄໝໃນເກົ່າງປັນດີນພາແລະເນື້ອດີນປັນ. 2535. ມັນ 9.
- <sup>5</sup>ຈົກພັນທີ ສມປະສົງ. ເຫັນນິການສ້າງສຽງຄືດປະເກົ່າງປັນດີນພາ. 2533. ມັນ 18.
- <sup>6</sup>ທິນ ອຸງຸດີ. ສມັຍກ່ອນປະວັດສາສົກໃນປະເທດໄທ. 2510. ມັນ 35-36.
- <sup>7</sup>ທິນ ອຸງຸດີ. ວັດນຮຽນນ້ຳນເຊີ່ງໃນສມັຍກ່ອນປະວັດສາສົກ. 2516. ມັນ 23-26.
- <sup>8</sup>ກຣົດີ ພັນຊຸກາກ. ເຊົາມີກໍສຶກສູນ. 2534. ມັນ 11.
- <sup>9</sup>ກຣົດີ ພັນຊຸກາກ. ເຊົາມີກໍສຶກສູນ. 2534. ມັນ 11.
- <sup>10</sup>ກຣົດີ ພັນຊຸກາກ. ເຊົາມີກໍສຶກສູນ. 2534. ມັນ 13.
- <sup>11</sup>ພັງງຽກທະ ຈັນທິວີ. “ເກົ່າງຄ້ວຍສມັຍລພບວິໄນຈັງຫວັດບຸຮັມຍີ,” ໃນ ເກົ່າງຄ້ວຍໃນເອເໜີຢາຄແນຍຮ່ວມມືງພຸທະສຄວຣນທີ 15-22. ນ.ປ.ປ., ມັນ 43.
- <sup>12</sup>ຈິරາ ຈົກລ. “ເກົ່າງຄ້ວຍສູໂໂທຫ້ຍແລະສວຣຄໂລກ,” ໃນເກົ່າງຄ້ວຍໃນປະເທດໄທ. 2523. ມັນ 95.
- <sup>13</sup>ກຣົດີ ພັນຊຸກາກ. ເຊົາມີກໍສຶກສູນ. 2534. ມັນ 17.
- <sup>14</sup>ຈອ້ານ ຊອວ. ເກົ່າງປັນດີນພາໄທ. ນ.ປ.ປ. ມັນ 22.
- <sup>15</sup>ຈົກພັນທີ ສມປະສົງ. ເຫັນນິການສ້າງສຽງຄືດປະເກົ່າງປັນດີນພາ. 2535. ມັນ 22.
- <sup>16</sup>ວິສີສູ ຕີຣົມວັດນາງຸລ. ກາຣົກ່ານເກົ່າງປັນດີນພາຈາກແຫລ່ງເຫຼາພາກຄຸ່ມເວີຍກາຫດ. 2531. ມັນ 4.
- <sup>17</sup>ຈອ້ານ ຊອວ. ເກົ່າງປັນດີນພາໄທ. ນ.ປ.ປ. ມັນ 73.
- <sup>18</sup>ຈອ້ານ ຊອວ. ເກົ່າງປັນດີນພາໄທ. ນ.ປ.ປ. ມັນ 81.
- <sup>19</sup>ກຣົດີ ພັນຊຸກາກ. ເຊົາມີກໍສຶກສູນ. 2534. ມັນ 26.
- <sup>20</sup>ຈອ້ານ ຊອວ. ເກົ່າງປັນດີນພາໄທ. ນ.ປ.ປ. ມັນ 47.

<sup>21</sup> สายัค ไพรากุจิตร์. เตาแม่น้ำน้อย. 2531. หน้า 68-80.

<sup>22</sup> ศูนย์ถ่ายทอดเทคโนโลยีสำนักงานปลัดกระทรวงวิทยาศาสตร์เทคโนโลยีและ  
การพัฒนา. เทคโนโลยีเชรามิกส์เบื้องต้น. 2529. หน้า 17.



## บทที่ 2

### การออกแบบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์

**การออกแบบ (Design)** คือการถ่ายทอดจินตนาการที่อยู่ในพื้นฐานของความเป็นจริงของสิ่งที่ต้องการออกแบบเป็นรูปแบบที่พัฒนาสิ่งแวดล้อมสร้างสรรค์สิ่งใหม่ขึ้นให้สอดคล้องกับวัสดุ การผลิตและประโยชน์ใช้สอยที่ต้องการ

ในการทำผลิตภัณฑ์เซรามิกส์นั้น ขั้นตอนการออกแบบเป็นขั้นตอนที่สำคัญขั้นตอนหนึ่ง เพราะเป็นส่วนที่เพิ่มคุณค่าทางความงามและประโยชน์ใช้สอยให้แก่ผลิตภัณฑ์ ดังนั้นผู้ออกแบบจะต้องมีความคิดสร้างสรรค์ หลักการออกแบบ ข้อมูลการออกแบบ ทั้งยังต้องคำนึงถึงกรรมวิธี และขั้นตอนการผลิตผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ด้วย

#### จุดมุ่งหมายของการออกแบบ

จุดมุ่งหมายของการออกแบบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ เพื่อให้ได้ประโยชน์ใช้สอยสูงสุด มีความปลอดภัยต่อผู้ใช้ มีความสวยงามและดำรงไว้ซึ่งการอนุรักษ์ สร้างสรรค์ ทำนุบำรุงศิลปวัฒนธรรมเซรามิกส์ของไทย ดังนั้นการออกแบบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์จึงมีลักษณะที่แตกต่างกันตามจุดมุ่งหมายเฉพาะอย่างของผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ที่จะผลิต ซึ่งสามารถแบ่งได้ดังนี้คือ

#### จุดมุ่งหมายเพื่อประโยชน์ใช้สอย

เป็นการออกแบบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์เพื่อนำไปผลิตเป็นผลิตภัณฑ์ที่มีจุดมุ่งหมายที่เด่นชัด เพื่อจะตอบสนองทางด้านประโยชน์ใช้สอยเป็นสำคัญ ผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ประเภทนี้ได้แก่ เครื่องสุขภัณฑ์ ภาชนะชุดอาหาร โคมไฟ สิ่งประดับ สถาปัตยกรรม กระเบื้องปูนห้องน้ำ กระเบื้องปูนห้องน้ำ กระเบื้องปูนห้องน้ำ หรือสิ่งประดับตกแต่ง ของที่ระลึก เป็นต้น

การออกแบบผลิตภัณฑ์ประเภทนี้จะต้องคำนึงถึงหน้าที่ใช้สอย (Function) คือ ต้องออกแบบผลิตภัณฑ์ให้มีหน้าที่ใช้สอยถูกต้องตามความเป็นจริง มีความสะดวก สบายในการใช้ (Economics) คือ ผลิตภัณฑ์ที่จะออกแบบจะต้องคำนึงถึง สัดส่วน ขนาด และปัจจัยดของอวัยวะส่วนต่าง ๆ ของผู้ใช้ เช่น การใช้มือถือขึ้น หรือหัว เหยื่อกันน้ำ กันน้ำชา แก้วกาแฟ ควรจับสบายไม่เมื่อยง่าย ขนาดสัดส่วน น้ำหนักของ ผลิตภัณฑ์ประเภทนี้จะต้องคิดน้ำหนักของน้ำหรือสิ่งของที่อยู่ภายในด้วยมีการคำนึงถึง ความปลอดภัย (Safety) ของผู้ใช้ผลิตภัณฑ์ เช่น ส่วนปาก ส่วนลำตัว ส่วนหูของ ภาชนะจะต้องโถงมน ไม่เป็นแหล่งคม ถ้าเป็นแหล่งคมอาจเกิดอันตรายแก่ผู้ใช้ได้ และส่วนนี้เคลือบจะติดน้อยกว่าส่วนอื่น ถ้าเคลือบสีส่วนนี้เคลือบจะมีสีทางกว่าส่วน อื่น ทำให้ผลิตภัณฑ์มีตำแหน่งในเรื่องของสีเคลือบไม่สม่ำเสมอ และการใช้ชนิดของ เคลือบผลิตภัณฑ์จะต้องไม่มีสารตะกั่ว หรือสารประกอบอันตรายที่มีอันตรายต่อสุขภาพ ของมนุษย์และสัตว์เจื้อปนอยู่ รูปแบบของภาชนะที่จะออกแบบจะต้องคำนึงถึงการล้าง หรือทำความสะอาดได้ง่ายการนำไปเก็บรักษาจะต้องช่วยประหยัดพื้นที่ในการเก็บรักษา

ดังนั้นรูปร่าง (Form) ของผลิตภัณฑ์ควรมีรูปร่างที่สวยงามและเหมาะสมกับ การใช้งานและสิ่งที่สำคัญผลิตภัณฑ์ที่ผลิตออกมาน่าจะต้องมีความประณีตเรียบร้อย ราคา พอสมควร

สิ่งต่าง ๆ ที่กล่าวมาข้างต้นจะเป็นแนวทางโดยกำหนดความคิดสร้างสรรค์ ผู้ที่ ออกแบบให้ออกแบบได้อย่างเหมาะสมและตอบสนองประโยชน์ทางด้านใช้สอยอย่าง สมบูรณ์ที่สุด แต่ทั้งนี้จะต้องผสมผสานกับความสวยงามด้วย ในลักษณะที่เรียกว่า ความงามตามประโยชน์ใช้สอย (Form follow function)

### จุดมุ่งหมายทางด้านศิลปะบริสุทธิ์

ศิลปะบริสุทธิ์เป็นศิลปะแห่งความงามที่เกิดจากยืนยันฝีกິฟ่นอย่างมีความพากเพียร ทางด้านทักษะ และสติปัญญาของมนุษย์ที่แสดงออกมากอย่างมีสุนทรียภาพของศิลปินแต่

ลัคน ก่อให้เกิดสติปัญญา และความสะเทือนใจแก่ผู้ที่อุกแบบผลงานเซรามิกส์ในแนวศิลปะบริสุทธิ์จะไม่คำนึงถึงความจำเป็นจะต้องมีประโยชน์ทางด้านใช้สอย เพียงแต่มีความต้องการให้ผลงานที่ตนเองสร้างสรรค์ขึ้นมีคุณค่าทางด้านความงามอยู่ในตัวผลงานเท่านั้น ซึ่งจุดมุ่งหมายทางด้านความงามนี้เกิดจากความคิดสร้างสรรค์และความประทับใจในสิ่งต่าง ๆ ของผู้สร้างงาน โดยอยู่บนพื้นฐานของหลักการที่นำมาจากการประกอบแบบคือ เส้น (Line) รูปร่าง - รูปทรง (Shape-Form) สี (Colour) พื้นผิว (Texture) ขนาด-สัดส่วน (Size-Proportion) โดยให้ถูกหลักการจัดที่ดีคือมีคุณภาพ (Balance) ช่วงจังหวะ (Rhythm) ความประสานกลมกลืน (Harmony) ความเป็นเอกภาพ (Unity) ความขัดแย้ง (Contrast) การซ้ำ (Repetition) และย้ำให้เกิดจุดเด่น (Emphasis)

ดังนั้นศิลปินหรือผู้ที่อุกแบบผลงานเซรามิกส์ในแนวศิลปะบริสุทธิ์ จะต้องมีความคิดสร้างสรรค์ มีความเข้าใจเรื่องหลักการออกแบบและองค์ประกอบศิลป์เหล่านี้นำไปสร้างเป็นผลงานผ่านกระบวนการทางด้านเซรามิกส์ เช่นเดียวกับการผลิตผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ เพื่อประโยชน์ใช้สอยแต่มีจุดมุ่งหมาย การสร้างสรรค์ที่แตกต่างกัน

### จุดมุ่งหมายทางด้านสีหอดศิลปะและวัฒนธรรม

เป็นการออกแบบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ที่มีจุดมุ่งหมายพื้นฐานที่เห็นคุณค่าทางด้านความงาม และประโยชน์ใช้สอยที่มีเอกลักษณ์ของความเป็นไทยในอีดี เช่น ภาชนะดินเผาบ้านเชียง ภาชนะดินเผาสมัยสุโขทัย และเครื่องถ้วยเบญจรงค์ ซึ่งในปัจจุบันก็ยังมีการผลิตภาชนะดินเผาเหล่านี้อยู่แต่ก็เป็นไปในลักษณะเดียนแบบของเดิม หรือดัดแปลงบางส่วนเพื่อความเหมาะสม ซึ่งเป็นการดำรงไว้ในราก柢กทอดที่ทำสีเนื่องกันมาของบรรพบุรุษชาวไทยแต่โบราณ

### แนวคิดในการออกแบบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์

แนวคิดในการออกแบบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์นั้น จะต้องมีความสอดคล้องเป็นไปตามจุดมุ่งหมายของการออกแบบเพื่อประโยชน์ใช้สอย จุดมุ่งหมายทางด้านศิลปะ

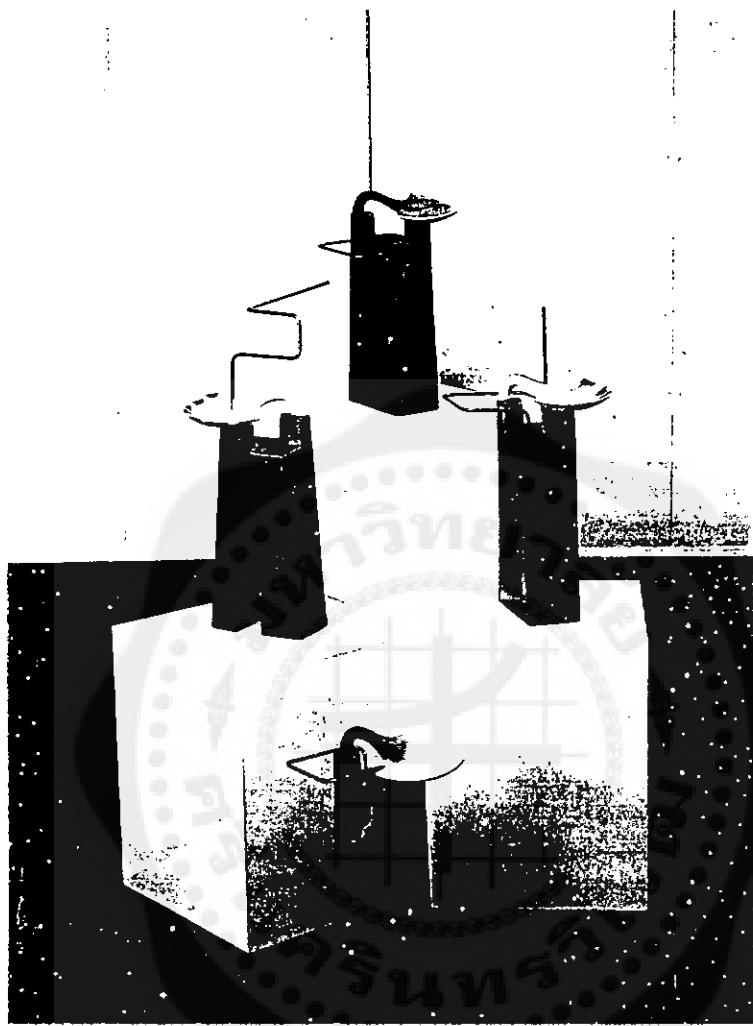
บริสุทธิ์ และจุดมุ่งหมายทางค้านสืบทอดวัฒนธรรมดังนั้น ผู้ออกแบบจะต้องมีแนวคิด กับการเลือกใช้รูปทรงของสิ่งต่าง ๆ มาเป็นสิ่งคลื่นให้เกิดความคิดสร้างสรรค์ ในการ ออกแบบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ต่าง ๆ พอสรุปแนวความคิดค่า ได้ดังนี้

**แนวความคิดจากรูปทรงของธรรมชาติ** เป็นการออกแบบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ที่ ได้ความคิดหรือความประทับใจจากรูปทรงของธรรมชาติได้แก่รูปทรงของพีช เช่น ลำ ต้น ทรงสูง เดียว เลือย ฯลฯ ใบไม้ เช่น ใบเหลี่ยม ใบกลม ใบแฉก ฯลฯ ดอกไม้ กิ่ง และก้านเป็นต้น รูปทรงของสัตว์ต่าง ๆ เช่น สัตว์บก สัตว์น้ำ สัตว์ปีก ฯลฯ รูป ทรงของมนุษย์ได้แก่ รูปทรงของเด็ก ผู้ใหญ่ คนแก่ ผู้หญิง และผู้ชาย เป็นต้น แล้ว นำรูปทรงเหล่านี้มาสร้างสรรค์ดัดแปลงใหม่ โดยอาจนำมาใช้ในลักษณะเหมือนจริง หรือเลียนแบบก็ได้ทำให้ได้ผลิตภัณฑ์ที่มีความสวยงาม มีความสัมพันธ์ระหว่างรูปแบบ และประโยชน์ใช้สอยที่ดี และที่สำคัญจะต้องมีความเหมาะสมสมกับกระบวนการผลิต ผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ เช่น เนื้อดินปืนที่ใช้วิธีการขึ้นรูป วิธีการตกแต่ง วิธีการเคลือบ และวิธีการเผาเป็นต้น ตัวอย่างการออกแบบเซรามิกส์ที่ได้แนวความคิดจากรูปทรงของ ธรรมชาติ เช่น ผลงานชื่อ “นาง” ของสมศักดิ์ ชาลาวัณย์ ที่แสดงถึงความงามของรูป ทรงผู้หญิงและผลงานชื่อ “เกิด แก่ เจ็บตาย” ของวนิช สุวรรณโนดี ที่ได้แนวคิดมา จากรูปทรงของธรรมชาติและรูปทรงเรขาคณิต นำมาผสมผสานกันให้เกิดความประทับ ใจในการถ่ายทอดความรู้สึกว่าชีวิตนี้ไม่เที่ยงซึ่งเป็นความจริงแท้แน่นอน ที่จะเกิดแก่ มนุษย์ทุกคน

**แนวความคิดรูปทรงเรขาคณิต** เป็นการออกแบบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ ที่ได้แนว คิดหรือความประทับใจมาจากรูปทรงเรขาคณิต ได้แก่รูปวงกลม รูปสี่เหลี่ยมจตุรัส รูปสี่เหลี่ยมผืนผ้า รูปวงรี รูปสามเหลี่ยม ฯลฯ โดยสามารถนำมาใช้กับการออกแบบ ได้ลักษณะ 2 มิติ ซึ่งสามารถตรวจสอบมิติกว้างและยาวได้ และ 3 มิติ เป็นการออกแบบที่แสดงปริมาตรของรูปทรงให้สามารถตรวจสอบมิติความกว้าง ยาว หนา หรือ ลึกได้จากรูปทรงมูลฐาน (Basic Forms) ได้แก่รูปทรงวงกลม รูปไข่ ลูกบาศก์ ทรง กระบอก ปริมายด์ และทรงกรวย เป็นต้น



การออกแบบเซรามิกส์ในลักษณะศิลปะบริสุทธิ์ที่ได้แนวคิดมาจากรูปทรงของธรรมชาติ  
ผลงานของสมศักดิ์ ชลาวัณย์  
ภาพจากสูจินทร์. การแสดงศิลปะครึ่งปีนเดินทางแห่งชาติครั้งที่ 4.



การออกแบบเซรามิกส์ในลักษณะศิลปะบริสุทธิ์ ที่ได้แนวความคิดมาจากรูปทรงของธรรมชาติ และรูปทรงเรขาคณิต

ผลงานของวนิช สุวรรณโนมี

ภาพจากสูจิบัตร. การแสดงศิลปะเครื่องปั้นดินเผาแห่งชาติ ครั้งที่ 2

รูปทรงเรขาคณิตเป็นรูปทรงที่ให้ความรู้สึกเรียบง่าย สะอาดสวยงาม และความทันสมัยการนำรูปทรงเรขาคณิตไปใช้ในลักษณะของรูปทรงเรขาคณิตนั้นๆ เดิมหรือผสมผสานกันก็ได้แล้วแต่ความเหมาะสม หรืออาจจะออกแบบคัดแปลงและสร้างสรรค์รูปทรงเรขาคณิตนั้น ขึ้นมาใหม่ให้สวยงามเหมาะสมกับผลิตภัณฑ์และการใช้สอย และรูปทรงกลม เช่น ผลงานชื่อ “ปลา แจกันปากกว้าง แจกันมีหู แจกัน” ของโภ哥ลรักษ์วงศ์ นำมาประยุกต์และสร้างสรรค์อย่างสวยงามถ่ายทอดเป็นรูปแบบของปลาต่างๆ ในวรรณคดีไทย

### **แนวคิดจากรูปทรงสิ่งที่มนุษย์ประดิษฐ์ขึ้น**

เป็นการออกแบบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ที่ได้แนวคิดหรือความประทับใจมาจากรูปทรงของสิ่งที่มนุษย์ประดิษฐ์ขึ้นนี้มีเช่นรูปทรง ประโยชน์ใช้สอยและคุณค่าเฉพาะของแต่ละสิ่งที่แตกต่างกันออกไป เช่น เครื่องบิน รถยนต์ อาคารบ้านเรือน โต๊ะ เก้าอี้ กล่องกระดาษ เหล็กเส้น พระพุทธรูปทองคำ ไวโอลิน เสื้อผ้า ถังพลาสติก ฯลฯ

โดยนำรูปทรงสิ่งของเหล่านี้มาประยุกต์ใช้ให้เข้ากับการออกแบบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ จะต้องการทำให้สอดคล้องกับจุดมุ่งหมายของผลิตภัณฑ์เซรามิกส์นั้นอย่างมีความคิดสร้างสรรค์ สวยงาม และมีคุณค่าตามรูปแบบของผลิตภัณฑ์

ตัวอย่างการออกแบบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ที่ได้แนวคิดจากรูปทรงสิ่งที่มนุษย์ประดิษฐ์ขึ้น เช่นผลงานชื่อ “ชุดน้ำชา Little Symphony” ของนิวัฒน์ หัตถวิจิตรกุล ได้นำแนวความคิดจากเครื่องดนตรี เช่น ไวโอลิน แตร ทรัมเป็ต เปียโน และตัวโน๊ต ดนตรี มาสร้างสรรค์เป็นผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ได้อย่างสวยงามน่าใช้สอย

### **แนวคิดที่มามาจากการอนุรักษ์ศิลปะและวัฒนธรรมทางเซรามิกส์ของชาติไทย อย่างสร้างสรรค์**

เป็นการออกแบบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ที่เน้นให้เห็นคุณค่าความสวยงาม และการอนุรักษ์ศิลปะและวัฒนธรรมทางเซรามิกส์ของชาติไทย อย่างสร้างสรรค์เป็นการสืบ

ทอดสายธารแห่งศิลปวัฒนธรรมทางเชรามิคส์ของไทยแต่โบราณให้คงอยู่และพัฒนาต่อไป แนวคิดในการออกแบบเพื่อการอนุรักษ์ศิลปะและวัฒนธรรมทางเชرامิคส์ของชาติไทยอย่างสร้างสรรค์นั้น ผู้ออกแบบจะต้องมีการศึกษาค้นคว้าหาข้อมูลของรูปแบบผลิตภัณฑ์ที่มีเอกลักษณ์เฉพาะตัวในเรื่องของ เนื้อดินปืนที่ใช้รูปทรงสีสันของเคลือบลวดลาย เทคนิคการตกแต่ง และการเผา เป็นต้น

ดังนั้น ลักษณะการออกแบบแบบผลิตภัณฑ์ประเภทนี้จะต้องคำนึงถึงขนบธรรมเนียม และวัฒนธรรมที่เกี่ยวข้องกับ ชาติ ศาสนา พระมหากษัตริย์ด้วยตัวอย่างของผลิตภัณฑ์เชرامิคส์ที่เป็นเอกลักษณ์ของไทยแต่โบราณได้แก่ ผลิตภัณฑ์บ้านเชียง สมัยสุโขทัย ได้แก่ ผลิตภัณฑ์เครื่องสังคโลก เช่น จาน ชาม ไห แจกัน กระบูก มะอน สมัยรัตนโกสินทร์ ได้แก่ ผลิตภัณฑ์เครื่องถ้วยเบญจรงค์ที่เป็นภาชนะ เช่น พาน กระโคน ชาม โถมีฝ่า เป็นต้น

ในปัจจุบันการผลิตภัณฑ์เชرامิคส์ที่ได้แนวความคิดมาจากกรอบนุรักษ์ศิลปะ และวัฒนธรรมทางเชرامิคส์ของชาติไทยอย่างสร้างสรรค์นั้น มีการผลิตเป็นระบบ ยุตสาหกรรมและหัดกรรมผสมผสานกันไป เช่น บริเวณภาคกลางของประเทศไทยจะ ผลิตผลิตภัณฑ์เครื่องถ้วยเบญจรงค์เป็นส่วนมาก

ส่วนภาคเหนือตอนบนจะผลิตผลิตภัณฑ์เชลากอน ที่ได้แนวความคิดมาจาก เครื่องสังคโลกสมัยสุโขทัยและบุคคลที่สร้างสรรค์ผลงานในแนวเครื่องถ้วยเบญจรงค์ที่เห็นเด่นชัดได้แก่ทวี พรหมพฤกษ์ ดังตัวอย่างผลงานชื่อ “ชุดสามใบเตา”



การออกแบบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์เพื่อประโยชน์ใช้สอยที่ได้แนวความคิดมาจากฐานปูทรงเรขาคณิต

ผลงานของโภมล รักษ์วงศ์

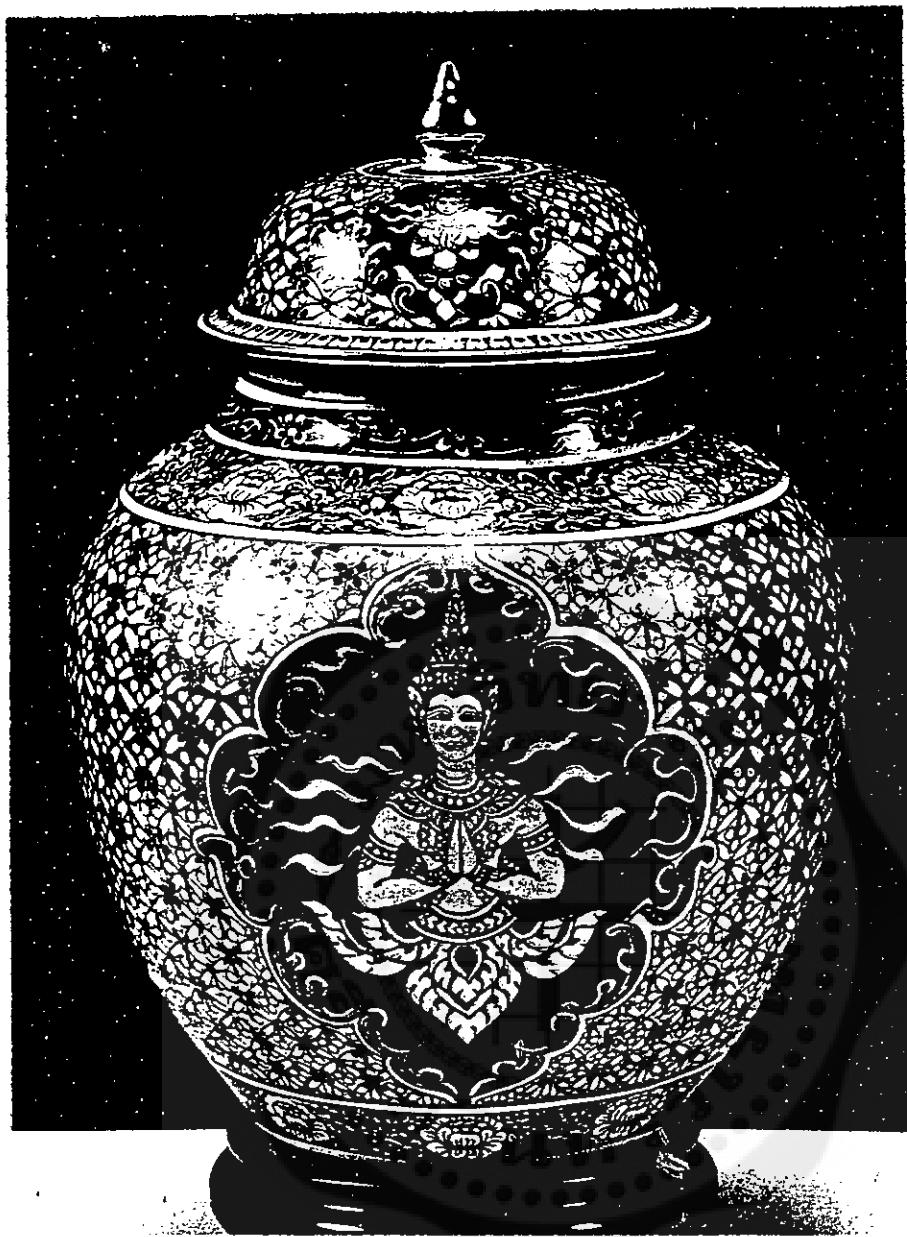
ภาพจากสูจินทร์. การแสดงศิลปะเครื่องปั้นดินเผาแห่งชาติ ครั้งที่ 7



การออกแบบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์เพื่อประโยชน์ใช้สอยที่ได้แนวความคิดมาจากกรุปทรง  
สิ่งที่มนุษย์ประดิษฐ์ขึ้น

ผลงานของนิวัฒน์ หัตถวิจิตรกุล

ภาพจากสุจินต์. การแสดงศิลปะเครื่องปั้นดินเผาแห่งชาติ ครั้งที่ 7



การออกแบบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์เพื่อสืบทอดวัฒนธรรมที่ได้แนวคิดมาจาก  
การอนุรักษ์ศิลปะและวัฒนธรรมทางเซรามิกส์ของชาติไทยอย่างสร้างสรรค์  
ผลงานของทวี พรหมพุกนย์  
ภาพจากสูจิบัตร. นิทรรศการเครื่องปั้นดินเผาไทย-ญี่ปุ่น' 32

## แนวคิดที่มาจากการสร้างสรรค์รูปทรงแบบอิสระ

เป็นการออกแบบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ที่ผู้ออกแบบเป็นผู้สร้างสรรค์ผลงานโดยใช้จินตนาการของตนที่คิดไว้แล้วถ่ายทอดลงบนผลงาน ซึ่งผลงานตามแนวความคิดนี้รูปแบบจะไม่เหมือนของจริงรวมทั้งขนาด สัดส่วนต่าง ๆ อาจมีลักษณะพิริมหันต์ เช่น ดังนั้nlักษณะผลงานที่ได้จากแนวความคิดนี้ ผู้ชมจะต้องใช้ความคิดหรือทำให้ฉัน แต่ถ้าผู้ชมมีความคิดจินตนาการถ่ายกับผู้ผลิตหรือผู้บันทึกผลงานก็สามารถชื่นชมผลงานในแนวความคิดนี้ได้

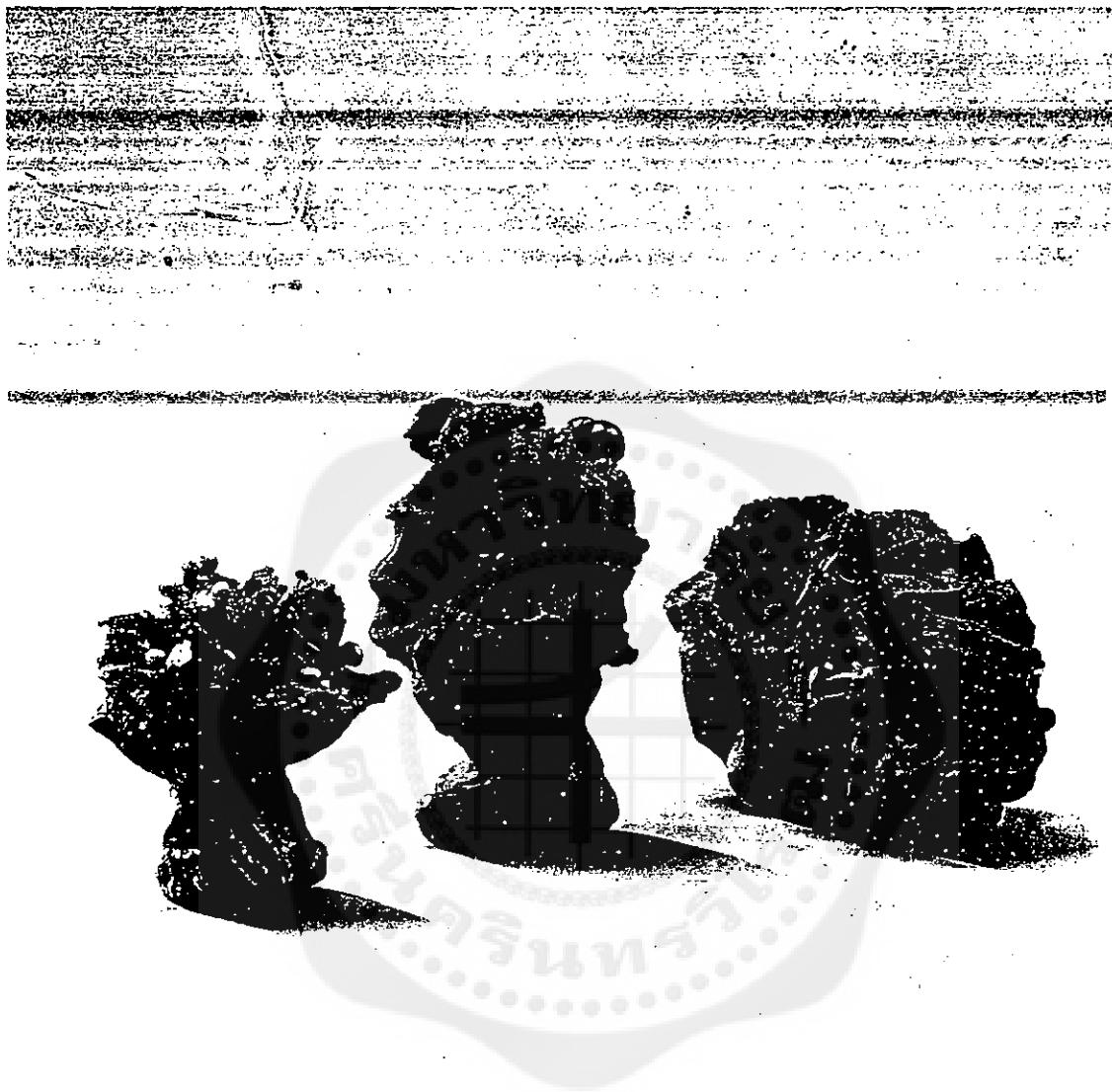
รูปแบบของผลงานตามแนวความคิดที่มาจากการสร้างสรรค์รูปทรงแบบอิสระนี้ ส่วนมากจะไม่คำนึงถึงประโยชน์ใช้สอยของผลิตภัณฑ์ เพียงแต่ผู้ออกแบบผลิตภัณฑ์ที่เซรามิกส์ในแนวความคิดนี้ต้องการถ่ายทอดจินตนาการของตนให้เป็นรูปธรรมขึ้น

ตัวอย่างการออกแบบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ที่ได้แนวความคิดที่มาจากการสร้างสรรค์รูปทรงแบบอิสระ เช่น ผลงานชื่อ “คิน 1 คิน 2 คิน 3” ของเสริมศักดิ์ นาคบัว ที่แสดงถึงราตรีเท็จของคินที่ใช้ทำเซรามิกส์ว่าอนุภาคของเม็ดคินที่เรียงตัวกันอยู่ของสารประกอบของมนุนิ่งและซิลิกาที่ความนุ่มนิ่งเห็นว่ามีความงามเพียงใด

## การออกแบบผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมเซรามิกส์

ในการออกแบบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ที่อยู่ในรูปของผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมนั้น ก็คือการออกแบบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ที่นำไปผลิตเป็นจำนวนมาก ๆ (Mass-Production) โดยจะต้องสนใจเรื่องความต้องการของตลาดในด้านใดด้านหนึ่ง หรือหลายด้านให้เป็นที่นิยมของตลาด มีราคาพอสมควรและจะต้องใช้งานได้โดยอิสระเพื่อสนับสนุนความต้องการของผู้ใช้โดยตรงตามแบบที่ต้องการ โดยเฉพาะสิ่งที่สำคัญของผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ที่ผลิต จะต้องควบคุมคุณภาพ และผ่านเกณฑ์มาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมเซรามิกส์ด้วย

ผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมเซรามิกส์ ได้แก่ผลิตภัณฑ์ที่ก่อตั้งสถาปัตยกรรม ได้แก่ เครื่องสูบภัณฑ์ ลูกกรง กระเบื้องปูพื้น กระเบื้องประดับผนัง และผลิตภัณฑ์ที่ใช้สอยในครัวเรือน ชุดอาหาร ชุดกาแฟ เป็นต้น



การออกแบบเซรามิกส์ในลักษณะศิลปะบริสุทธิ์ที่ได้แนวคิดมาจากการสร้างสรรค์ปู  
ทรงแบบอิสระ

ผลงานของเสริมศักดิ์ นาคบัว

ภาพจากสูจิบัตร. การแสดงศิลปะเครื่องปั้นดินเผาแห่งชาติ ครั้งที่ 7

ในการผลิตผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมเชร์รามิกส์ส่วนมากจะขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ด้วยวิธีหล่อในแม่พิมพ์ และวิธีขึ้นรูปด้วยใบมีดซึ่งวิธีดังกล่าวสามารถผลิตได้ในปริมาณมากและมีลักษณะที่เหมือนกัน ดังนั้นการออกแบบผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมเชร์รามิกส์จำเป็นจะต้องมีการศึกษาหาข้อมูลในการที่จะออกแบบเพื่อให้ได้รูปแบบของผลิตภัณฑ์ที่สมบูรณ์ ทางด้านประโภชานใช้สอย กระบวนการผลิตและสอดคล้องกับความต้องการของตลาด

การศึกษาหาข้อมูลในการออกแบบผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมเชร์รามิกส์ สามารถแบ่งได้เป็น 3 ประเภท คือ

1. ข้อมูลทางด้านผลิตภัณฑ์ เป็นข้อมูลเบื้องต้นสำหรับการออกแบบผลิตภัณฑ์ อุตสาหกรรมเชร์รามิกส์ที่จะสามารถกำหนดบทบาทของผลิตภัณฑ์ได้อย่างถูกต้องว่าผลิตภัณฑ์ที่จะผลิตเป็นผลิตภัณฑ์จัดอยู่ในประเภทใด เช่น ผลิตภัณฑ์ตกแต่งสถาปัตยกรรม เครื่องสุขภัณฑ์ ถุงกระดาษ เป็นต้น หรือผลิตภัณฑ์ที่ใช้สอยในครัวเรือน ชุดอาหาร ชุดกาแฟ เมื่อได้ประเภทของผลิตภัณฑ์แล้วก็จะสามารถพิจารณาถึงรูปแบบ รูปทรง หน้าที่ใช้สอย ขนาดสัดส่วนของผลิตภัณฑ์แต่ละชนิดได้แล้วหาข้อมูลของผลิตภัณฑ์ที่จะผลิตเพิ่ม ได้จากข้อมูลเก่าที่โรงงานทำไว้ จากราชการ ทางราชการ วารสารการค้า ฯลฯ นำมาพิจารณาประกอบด้วยทำให้การออกแบบผลิตภัณฑ์ได้อย่างถูกต้องตามความต้องการตลาด

นอกจากนี้การรวบรวมข้อมูลทางด้านผลิตภัณฑ์ที่จะผลิตแล้วยังต้องมีการพิจารณาถึงผลิตภัณฑ์ประเภทเดียวกันที่วางจำหน่ายในท้องตลาด ทั้งนี้เพื่อศึกษาข้อดี ข้อเสีย จุดเด่น จุดด้อย เพื่อนำมาพิจารณาปรับปรุงแก้ไขในการออกแบบ เพื่อให้ได้รูปแบบของผลิตภัณฑ์ที่นำไปผลิตเป็นผลิตภัณฑ์ที่มีคุณภาพ หรือทดแทนข้อบกพร่องของผลิตภัณฑ์ที่มีจำหน่ายอยู่ในท้องตลาดได้

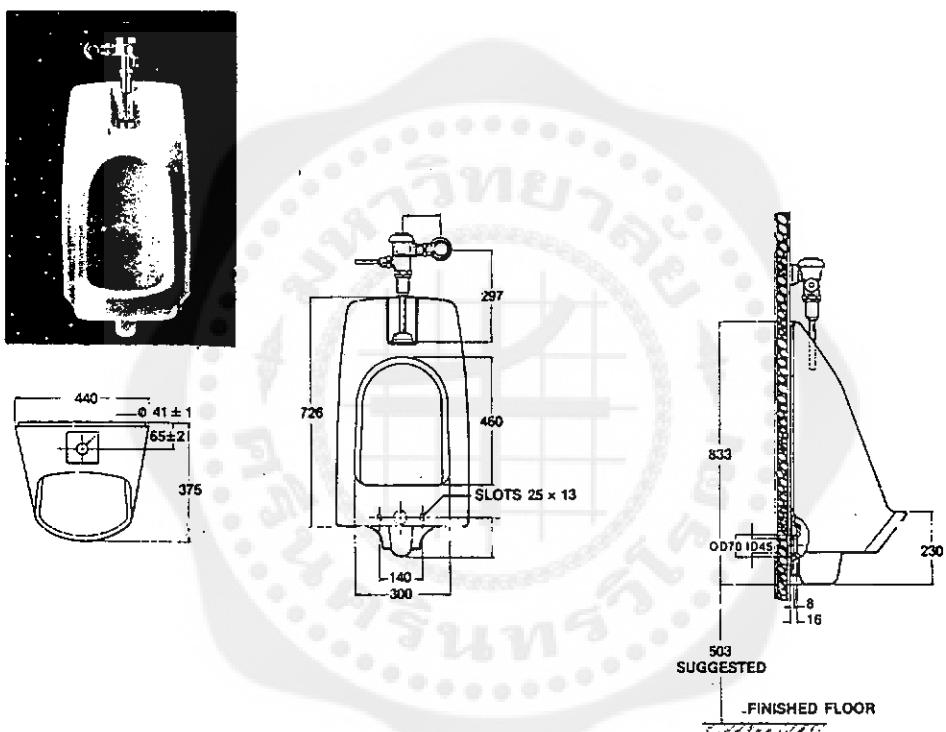
ตัวอย่างการออกแบบผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมที่เป็นผลิตภัณฑ์ตกแต่งสถาปัตยกรรม เครื่องสูบกับที่ เก็บ โถปัสสาวะชาย รุ่น J-Series ของบริษัท เครื่องสูบกับที่เมอริกันสแตนดาร์ด (ประเทศไทย) จำกัด (มหาชน) ที่มองเห็นความสำคัญของสถาปัตยกรรมสมัยใหม่และรูปทรงของอาคารที่เปลี่ยนแปลงพัฒนาไปตลอดเวลา จึงได้ออกแบบโถปัสสาวะชาย รุ่น J-Series ขึ้นเพื่อให้รูปลักษณ์ของโถปัสสาวะชายรุ่นนี้ สอดคล้องกับแนวโน้มสถาปัตยกรรมสมัยใหม่ ที่มีรูปทรงที่โถงมน ให้ความนุ่มนวลในความหรูหราและภูมิฐาน

## 2. ข้อมูลทางด้านการตลาด

การออกแบบผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมเซรามิกส์ ข้อมูลทางด้านการตลาดก็มีความสำคัญอย่างยิ่งในการที่ออกแบบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ให้เป็นสินค้าที่นิยมชมชอบ และเป็นความต้องการของผู้บริโภคนั้น ข้อมูลต่าง ๆ นั้นดังนี้ ที่เริ่มต้นการผลิตสินค้านั้น ถึงการนำสินค้าถึงมือผู้บริโภค มีข้อมูลที่สำคัญทางการตลาดพอสรุปได้ดังนี้

2.1 ข้อมูลของกลุ่มบุคคลเป้าหมาย คือ ข้อมูลของกลุ่มบุคคลที่จะเป็นคนซื้อสินค้าผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ในการออกแบบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์เพื่อสนองประโยชน์ใช้สอยในด้านตกแต่งสถาปัตยกรรม ผลิตภัณฑ์ที่ใช้สอยในครัวเรือนฯลฯ ซึ่งกลุ่มบุคคล เป้าหมายที่จะเป็นผู้ซื้อสินค้าเราจะต้องคำนึงเพศ อายุ ระดับรายได้ เพราะกลุ่มเป้าหมายเหล่านี้จะสามารถชี้รสนิยมในการเลือกซื้อสินค้าว่าความต้องการในเรื่องรูปแบบของผลิตภัณฑ์ สีสันเทคนิคหรือการตกแต่งเป็นอย่างไร ในการออกแบบผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมเซรามิกส์จะต้องยึดถือกลุ่มบุคคลเป้าหมายนี้ด้วย

2.2 ข้อมูลของช่วงเวลาของการซื้อสินค้า ในการออกแบบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ สินค้าบางประเภท เช่น ผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ที่ผลิตขึ้นเพื่อเป็นของที่ระลึกในเทศกาล หรือโอกาสพิเศษต่าง ๆ ในการออกแบบจะต้องนำข้อมูลในส่วนนี้ไปพิจารณาด้วย เพื่อช่วยให้สามารถกำหนดรูปแบบของผลิตภัณฑ์ได้อย่างเหมาะสมขึ้นด้วย



การออกแบบผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมเซรามิกส์ โถปัสสาวะชาย รุ่น J-Series  
ผลงานของ บริษัท เครื่องสุขภัณฑ์เมริกันแคนดี้ (ประเทศไทย) จำกัด มหาชน  
ภาพจากเอกสารแพ่นพับ โดยผู้สนับสนุนค้าเครื่องสุขภัณฑ์

2.3 ข้อมูลของบประมาณที่ใช้ในการผลิต ในการผลิตผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ราคาของผลิตภัณฑ์จะขึ้นอยู่กับวัตถุคิบที่ใช้ เครื่องจักร แรงงาน การโฆษณาประชาสัมพันธ์ และค่าใช้จ่ายเบ็ดเตล็ดอื่น ๆ โดยนำค่าใช้จ่ายต่าง ๆ เหล่านี้มาเป็นข้อมูลพิจารณาแล้ว เลือกวิธีการออกแบบวิธีการผลิตเพื่อให้ได้ผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ที่เหมาะสมต่อการใช้งาน โดยให้ผลผลิตต่อหน่วยราคาต่ำสุดแต่มีคุณภาพและเป็นที่ต้องการของตลาดสินค้าประเภทนี้

2.4 ข้อมูลของสภาพสินค้านิดเดียวกันในท้องตลาด ได้แก่ ผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ที่เป็นสินค้าคู่แข่ง เช่น ผลิตภัณฑ์ประเภทเดียวกันที่วางจำหน่ายในท้องตลาด ใน การออกแบบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ที่มีสินค้าคู่แข่งวางจำหน่ายอยู่ในท้องตลาดแล้ว การออกแบบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ประเภทนี้จะต้องมีการศึกษาหาข้อมูลของสินค้าคู่แข่งทั้ง ข้อดีและข้อด้อยเพื่อนำมาปรับปรุงทางแก้ไขและพัฒนารูปแบบของผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ได้อย่างเหมาะสมและดีขึ้น

2.5 ข้อมูลของการนำผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ ที่ผลิตเข้าสู่ตลาดคือข้อมูลของการนำสินค้าที่เป็นผลิตภัณฑ์เซรามิกส์จากแหล่งผลิตเข้าสู่ตลาดจำหน่าย จนถึงมือผู้บริโภค จะต้องมีการขนส่งเคลื่อนย้ายผลิตภัณฑ์เหล่านี้ ดังนั้น ข้อมูลส่วนนี้ก็มีความจำเป็น สำหรับการออกแบบผลิตภัณฑ์ให้มีรูปทรง รูปทรง ขนาด สัดส่วนที่เหมาะสม และมีบรรจุภัณฑ์รองรับอย่างเรียบร้อยด้วย

### 3. ข้อมูลทางด้านวัสดุและกระบวนการผลิต

ในการออกแบบผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมเซรามิกส์ ผู้ออกแบบจะต้องทราบข้อมูล ทางด้านวัสดุที่ใช้ทำผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ ได้แก่ ประเภทของเนื้อดินปืนที่ใช้คุณสมบัติทางเคมี และฟิสิกส์ของเนื้อดินปืน เมื่อเผาตามอุณหภูมิที่ต้องการ ชนิดของเคลือบ วิธีการการปั้นรูปที่ใช้ในระบบอุตสาหกรรม ได้แก่วิธีหล่อตัวดินแบบหล่อคล่อง และ วิธีหล่อตัน วิธีอัดคินผงในแม่พิมพ์ และวิธีปั้นรูปด้วยใบมีด รวมทั้งวิธีการตกแต่ง ผลิตภัณฑ์ด้วย

สิ่งสำคัญในการออกแบบผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมเชرامิกส์จะต้องออกแบบผลิตภัณฑ์ให้คำนึงถึงขั้นตอน และความสอดคล้องกับกระบวนการผลิตในระบบเครื่องจักร ดัง ๆ ที่ใช้ในการผลิตด้วย

ดังนั้นการออกแบบผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมเชرامิกส์ให้ได้รูปแบบของผลิตภัณฑ์ที่สมบูรณ์ทางด้านประสิทธิภาพนี้ใช้สอยกระบวนการผลิต และสอดคล้องกับความต้องการของตลาดจะต้องนำไปผสมผสานกับข้อมูลทางด้านผลิตภัณฑ์และข้อมูลทางด้านการตลาดด้วย

### **ขั้นตอนการออกแบบ**

ในการออกแบบผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมเชرامิกส์ประกอบไปด้วยขั้นตอนดัง ๆ ดังนี้

**1. การศึกษาระบวนข้อมูล** ในการออกแบบผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมเชرامิกส์ ที่ให้ความสำคัญทางด้านประสิทธิภาพนี้ใช้สอยและมีกระบวนการผลิตผลิตภัณฑ์จำนวนมากนี้ จะต้องมีการศึกษาระบวนข้อมูลที่สำคัญก่อนที่จะทำการออกแบบได้แก่ข้อมูลทางด้านผลิตภัณฑ์ ข้อมูลทางด้านการตลาดและข้อมูลทางด้านวัสดุและการกระบวนการผลิต

**2. การวิเคราะห์ข้อมูลและสรุปข้อมูล** จากข้อมูลดังกล่าวที่ได้มารู้สึกออกแบบจะต้องการศึกษาวิเคราะห์ข้อมูลนี้ ๆ แล้วสรุปเพื่อหาแนวทางให้เป็นรูปธรรมในการที่จะออกแบบผลิตภัณฑ์นั้น

**3. การกำหนดแนวคิด** เมื่อผู้ออกแบบได้ศึกษาข้อมูลของผลิตภัณฑ์มีการวิเคราะห์ข้อมูลและสรุปข้อมูลของผลิตภัณฑ์นั้นแล้วก็สามารถทำให้ผู้ออกแบบกำหนดทิศทาง ของแนวความคิดของผลิตภัณฑ์เชرامิกส์ชนิดนั้นได้ในเรื่องของ รูปแบบของผลิตภัณฑ์ ประโยชน์ใช้สอย รูปทรง ขนาดสัดส่วน สีสัน วิธีการตกแต่ง วิธีการเผา ผลิตภัณฑ์ รวมทั้งวัสดุที่ใช้ในการผลิตและขั้นตอนกระบวนการผลิต เป็นต้น

**4. การออกแบบและการขยายแบบ เมื่อผู้ออกแบบได้แนวความคิดในเรื่องของรูปแบบผลิตภัณฑ์แล้วก็นำมาออกแบบให้เป็นรูปธรรมนำเสนอด้วยรูปแบบของการร่างแบบ (Sketch) ในลักษณะ 3 มิติ และ 2 มิติ ตามรูปแบบที่ใช้งานได้จริง แล้วถูกความเรียบร้อยเหมาะสมถูกต้องตามแบบที่กำหนดไว้หรือไม่ ถ้าผลิตภัณฑ์ตัวอย่างที่ผลิตมีความเรียบร้อยสวยงาม ใช้งานได้อย่างมีคุณภาพตามที่กำหนดไว้ จึงนำผลิตภัณฑ์ที่ผลิตนี้ไปทดสอบให้ผ่านเกณฑ์มาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมเซรามิกส์ ด้วยการทดสอบคุณสมบัติทางเคมีและพิสิกส์ ถ้าผลิตภัณฑ์ไม่ผ่านเกณฑ์มาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมเซรามิกส์ ตรงๆคือก็ต้องทำการแก้ไขตรงจุดนั้น เพื่อให้ผ่านเกณฑ์มาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมเซรามิกส์แล้วจึงนำรูปแบบของผลิตภัณฑ์ที่แก้ไขจนถูกต้องเรียบร้อยแล้วไปทำการผลิตจริงเพื่อเป็นสินค้าออกสู่ตลาด**

ในการผลิตผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมเซรามิกส์ การทำผลิตภัณฑ์ตัวอย่างหรือผลิตภัณฑ์ทดสอบที่ใช้งานได้จริงนั้น มีความสำคัญอย่างยิ่ง เพราะการผลิตจริงนั้นจะต้องไม่มีข้อผิดพลาดในขั้นตอนต่าง ๆ ดังกล่าวข้างต้น เพราะสินค้าหรือผลิตภัณฑ์ที่ผลิตในระบบอุตสาหกรรมจะต้องมีการควบคุมมาตรฐานสินค้าให้อยู่ในคุณภาพเดียวกันแม่จะผลิตเป็นจำนวนมากก็ตาม และการทำผลิตภัณฑ์ตัวอย่างหรือผลิตภัณฑ์ทดสอบก็ยังนำไปใช้ประโยชน์ในกรณีที่ต้องนำสินค้าตัวอย่างที่จะผลิตนำเสนอด้วยตัวผู้ที่มีหน้าที่ในการตัดสินใจ หรือนำเสนอต่อสูงค้าหรืออาจนำผลิตภัณฑ์ตัวอย่างนี้เป็นต้นแบบในการโฆษณาประชาสัมพันธ์ตามสื่อต่าง ๆ และนำมาจัดแสดงนิทรรศการเพื่อโฆษณาผลิตภัณฑ์ที่เป็นสินค้าชนิดใหม่ เป็นการประชาสัมพันธ์สินค้าอีกแบบหนึ่ง โดยจะมีการสั่งจองผลิตภัณฑ์ชนิดนี้ด้วยก็ได้ในงานแสดงนิทรรศการนี้

## เชิงอรรถท้ายบทที่ 2

<sup>1</sup> กรณี พันธุภาพร. เซรามิกส์เบงก็ล. 2534. หน้า 53.



## บทที่ 3

### วัตถุคิบที่ใช้ในการผลิตผลิตภัณฑ์เซรามิกส์

วัตถุคิบที่ใช้ในการผลิตผลิตภัณฑ์เซรามิกส์แบ่งออกได้เป็น 2 ประเภทคือ

1. วัตถุคิบประเภทที่มีความเหนียว (Plastic Raw Materials)
2. วัตถุคิบประเภทที่ไม่มีความเหนียว (Non Plastic Raw Materials)

1. วัตถุคิบประเภทที่มีความเหนียว ได้แก่ ดิน (Clay) ชนิดต่าง ๆ เช่น ดินขาว (Kaolin) ดินคำ (Ball Clay) ดินทนไฟ (Fire Clay) ดินเบนไทน์ (Bentonite) ดินอิร์ธแวนแวร์ (Earthenware Clay) ดินสโตนแวร์ (Stoneware Clay) สลิปเคลย์ (Slip Clay)

#### การเกิดและชนิดของดิน (Ocurrence and Type of Clays)

ดิน (Clay) มีความหมายดังนี้ “ดินเป็นสารประกอบพอก Hydrous Aluminium Silicate ( $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ) มีส่วนประกอบและโครงสร้างของผลึกที่แน่นอนเมื่อผสมกับน้ำแล้วมีความเหนียวที่มีกลิ่นเฉพาะตัวและนิ่ม เมื่อนำไปขึ้นรูปแล้ว ถ้าปล่อยให้แห้งจะหักง่ายร้าวปร่องเดินไว้มีความแข็งดีขึ้น มีการหดตัวเมื่อแห้ง แต่ ก่อนข้างเประ ถ้าเอาไปเผาไฟจะเปลี่ยนสภาพกลายเป็นของแข็งมีการหดตัวมากขึ้น เมื่อถูกน้ำแล้วจะไม่เกิดความเหนียวอีกต่อไป”

การเกิดของดิน เมื่อโลกเกิดขึ้นมาใหม่ ๆ มีแต่หินไม่มีดินอยู่เลยหินเหล่านี้ได้แก่หินอัคนี (Igneous Rock) หินฟินมา (Feldspar) หินแกรนิต (Granite) และเปกมา ไทด์ (Pegmatite) ประกอบอยู่เป็นส่วนที่เรียกว่าเปลือกโลก (Earth's Crust) ซึ่งมีแร่ธาตุต่าง ๆ หลายชนิดพบว่าธาตุต่าง ๆ ที่อยู่ในโลกนี้ประมาณร้อยละ 59 เป็นธาตุซิลิคอน (Silicon) ร้อยละ 15 เป็นธาตุอลูมิเนียม (Aluminium) ซึ่งธาตุเหล่านี้จะอยู่ในรูป

สารประกอบออกไซด์ (Oxide) ที่พบอยู่คือ  $\text{SiO}_2$  ทางเคมีเรียกว่าสารประกอบซิลิกอน ไดออกไซด์ (Silicon Dioxide) ได้แก่ รายที่ทราบเห็นอยู่ทั่วไป และเป็นส่วนประกอบของหินอัคนี (Igneous Rock) หินฟันม้า (Feldspar) สารประกอบพากออลูมิเนียม (Alumina,  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ) ก็ เช่นกัน

ต่อมาเมื่อผิวโลกเย็นตัวลงแล้วมีบรรยากาศห่อหุ้มเปลี่ยนโฉมจากหินเดิมเป็นหินที่แตกต่าง ๆ เกิดขึ้น ความเปลี่ยนแปลงของอากาศร้อน เย็น ฝน ลม และสิ่งอื่น ๆ อีก ทำให้หินต่าง ๆ เกิดการเปลี่ยนแปลงอย่างช้า ๆ ส่วนประกอบเริ่มต้น (Initial Composition) เริ่มเปลี่ยนแปลงไปหินเหล่านี้เริ่มผุกร่อนอย่างช้า ๆ แปรงสภาพเป็นสารประกอบเรียกว่า ดิน การเปลี่ยนแปลงขั้นนี้มีกระบวนการอันหนึ่งเรียกว่าการเปลี่ยนแปลงอากาศ (Weathering) ทำให้หินเกิดการแตกร้าวเป็นก้อนเล็ก ๆ ทำให้พื้นที่ผิวมากขึ้น การผุกร่อนจะมีมากขึ้นด้วย

ปฏิกริยาของกระบวนการเปลี่ยนแปลงอากาศ (Weathering) เกี่ยนแสวงด้วยสมการเคมีดังต่อไปนี้คือ

ก. น้ำฝนที่ตกลงมารวมกับก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์  $\text{CO}_2$  รวมกันในอากาศ กลายเป็นกรดคาร์บอนิก (Carbonic Acid) อย่างอ่อน ๆ



ข. เมื่อน้ำฝนที่เป็นกรดอย่างอ่อนตกถูกหินเข้าหินจะเกิดการแตกตัวอย่างช้า ๆ ใช้เวลาเป็นพัน ๆ ปีขึ้นไป หินที่เกิดการแตกตัวนี้จะพบมากในหินฟันม้า (Feldspar) ซึ่งมีอยู่หลายรูปด้วยกันคือ

Potash Feldspar ชื่อสามัญคือ Orthoclase หรือ Microline สูตร  $\text{K}_2\text{O} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 6\text{SiO}_2$

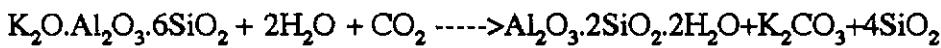
Soda Feldspar ชื่อสามัญคือ Albite สูตร  $\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 6\text{SiO}_2$

Lithium Feldspar ชื่อสามัญคือ Petalite สูตร  $\text{Li}_2\text{O} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 8\text{SiO}_2$

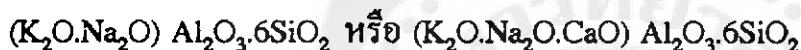
Lime Feldspar ชื่อสามัญคือ Anorthite สูตร  $\text{CaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2$

Barium Feldspar ชื่อสามัญคือ Celsian สูตร  $\text{BaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2$

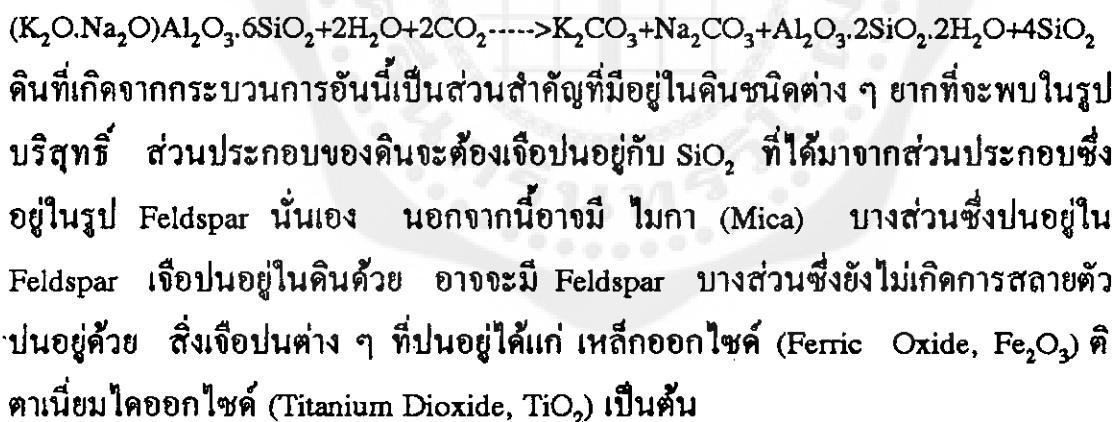
ดังนั้นกระบวนการเปลี่ยนแปลงกาลเวลาทำปฏิกริยากับ  $\text{K}_2\text{O} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 6\text{SiO}_2$  เป็นสภาวะภายในเป็นดินได้ดังสมการเคมี



จะได้ Potassium Carbonate ( $\text{K}_2\text{CO}_3$ ) ที่เกิดขึ้นสามารถละลายน้ำได้ (Water Soluble) ซึ่งจะละลายน้ำออกไปคงเหลือแต่ส่วนที่เป็นดินแท้ (Clay Substance) กับทรัพย์ ( $\text{SiO}_2$ ) เท่านั้น แต่ในธรรมชาติที่พบทั่วไป Feldspar จะไม่บรรจุทั้งมักจะพบ Feldspar หลายชนิดรวมกัน เช่น ตามสูตรดังนี้



ดังนั้นกระบวนการเปลี่ยนแปลงกาลเวลาทำปฏิกริยา กับ ( $\text{K}_2\text{O} \cdot \text{Na}_2\text{O}$ )  $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 6\text{SiO}_2$  เป็นสภาวะภายในเป็นดินได้ดังสมการเคมี



สารอินทรีย์บางชนิดเมื่อปนอยู่ในดินก็ทำให้สีของดินต่างออกไว้แต่ถ้าเผาแล้วสารอินทรีย์พอกนี้จะสลายตัวไป ดินแบ่งได้ตามลักษณะการเกิด 2 ชนิดคือ

1.1 ดินที่เกิดครั้งแรก (Residual Clay or Primary Clay)

1.2 ดินที่ถูกพัดพาไปจากแหล่งกำเนิด (Sedimentary Clay or Secondary Clay)

1.1 ดินที่เกิดครั้งแรก (Residual Clay) คือดินที่เกิดครั้งแรกที่พนตามไส้ผิวดินลึก ๆ ซึ่งเป็นที่ดินเหล่านี้เกิดขึ้นโดยการเกิดจากการเปลี่ยนแปลงจากหิน玄武岩เป็นดินชนิดนี้เกิดจากน้ำมีกรด (Acidic Water) ได้รับความร้อนสูงอย่างร้อนจัด (Super Heated) ได้รับแรงกดดันให้พื้นผิวโลกให้ทำปฏิกิริยากับหินแกรนิต (Granite) เหล่านี้จะกระแทกทำให้หินเหล่านี้กลายเป็นดิน แหล่งดินลักษณะนี้สังเกตได้คือ

1.1.1 มีความหนามากบางที่อาจหนาเป็นร้อย ๆ เมตร เช่นแหล่งดินคลอร์น วอลล์ (Corm Wall) ในประเทศอังกฤษ เป็นต้น

1.1.2 ดินลักษณะนี้ประกอบด้วยแร่บางอย่างมีเม็ดโต ๆ ได้แก่หินขาวหุบาน (Quartz) ไมกา (Mica) และหินฟินมา (Feldspar) เจือปนอยู่เป็นต้น<sup>1</sup>

ลักษณะอีกอย่างหนึ่งซึ่งจะพบดินที่เกิดครั้งแรก (Residual Clay) คือดินซึ่งเกิดจากการเปลี่ยนแปลงของหิน Feldspar ตามภูเขาระบบที่เกิดโดยกระบวนการเปลี่ยนแปลงกาลาอากาศ (Weathering) เมื่อเกิดแล้วไม่ถูกพัดพาไปตามด้วยลมต่าง ๆ เช่น ตามกระแสน้ำ กระแสลม ภารน้ำแข็ง (Glacier) กองอยู่กับหินแม่ (Primary Rock) ซึ่งลักษณะของ Residual Clay แบบนี้จะมีลักษณะที่สำคัญคือ

1.1.1.1 มีขนาดเม็ดดิน (Particle Size) โดยเฉพาะมาก เนื่องจากไม่ได้รับการบดบิ่งโดยอาศัยกระแสน้ำหรือตัวกลางอื่นพัดพาไปมักจะพบทราย (Silica,  $\text{SiO}_2$ ) ปนอยู่มาก trajectory ทรายเหล่านี้เป็นผลเกิดจากปฏิกิริยาการเปลี่ยนสภาพจากหิน玄武岩เป็นดินด้วยกระบวนการเปลี่ยนแปลงกาลาอากาศ (Weathering)

1.1.1.2 ไม่มีความเหนียว ยกต่อการขึ้นรูป

1.1.1.3 มีความทนไฟสูง (High Refractoriness)

1.1.1.4 แพะแล้วให้สีขาวดีกว่าดินที่ถูกพัดพาไปจากแหล่งกำเนิด (Sedimentary Clay) เนื่องจากมีสีอ่อน ๆ เจือปนอยู่น้อย

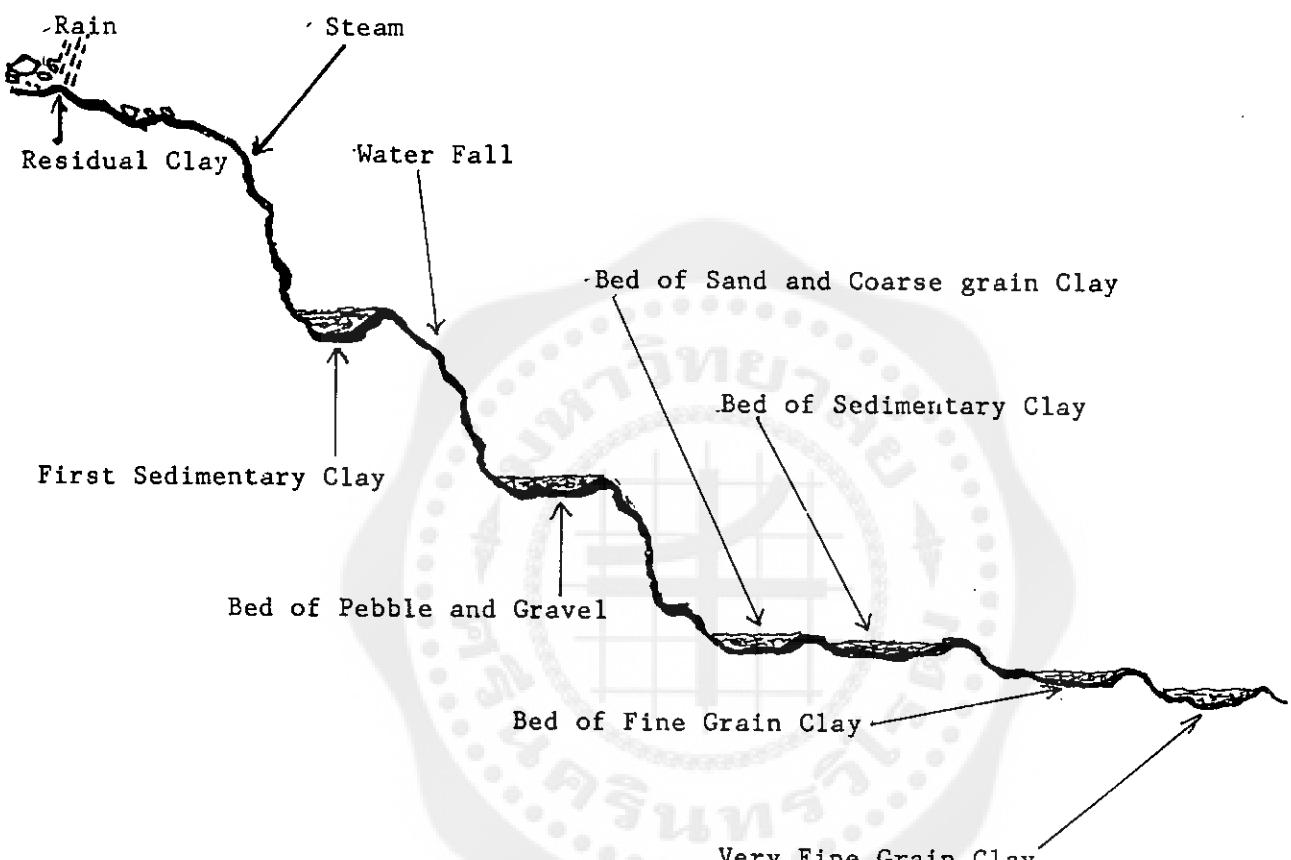
2. ดินที่ถูกพัดพาไปจากแหล่งกำเนิด (Sedimentary Clay) คือดินที่เกิดจากการเปลี่ยนจากหินพื้นฐานไม่ได้อよอุ่นหินแม่ (Primary Rock) แต่จะถูกพัดพาไปจากแหล่งกำเนิดโดยอาศัยตัวกลางพัดพาออกไป เช่น ลม กระแสน้ำ ทำให้ส่วนประกอบของมันเปลี่ยนแปลงไปตามระยะเวลาและกาลเวลาที่ถูกพัดพาไป

ตามแผนภาพเมื่อผ่านกระบวนการภูเขาซึ่งมีแต่ดินที่เกิดครั้งแรก (Residual Clay) ขั้นเกิดจากการเปลี่ยนสภาพจากหินพื้นฐานและดินเหล่านี้ถูกพัดพาไปลงมาจากภูเขาซึ่งอาจมีแหล่งน้ำบางแห่งมีดินที่เกิดครั้งแรก (Residual Clay) บางส่วนตกตะกอนที่ก้นแม่น้ำเรียกดินที่ตกตะกอนนี้ว่า Sedimentary Clay ขั้นแรกจากนั้นกระแสน้ำจะพัดพาเอา Residual Clay พัดพาต่อไปตามพื้นราบทะที่ไหลตามพื้นราบ พากก้อนกรวด ก้อนหินโต ๆ จะตกตะกอนลงมารวมกันเป็นแหล่งหิน (Bed of Pebble and Gravel) กระแสน้ำยังคงไหลต่อไปเรื่อย ๆ ขณะที่กระแสน้ำไหลไปนั้นก้อนหินเล็ก ๆ ทรายและ Residual Clay เม็ดใหญ่ ๆ จะตกตะกอนเป็นแผ่น ๆ (Bed of Sand and Coarse Grain Clay) ที่เหลือจะไหลไปตามกระแสน้ำนี้เป็นดินซึ่งมีอนุภาคเล็ก ๆ จะตกตะกอนในที่ซึ่งห่างไกลออกไปอีกเป็นอ่องที่เรียกว่า องค์ดิน Sedimentary Clay อย่างละเอียด (Bed of Fine Grain Clay) อนุภาคของดินซึ่งแขวนลอยอยู่ในน้ำจะตกตะกอนที่ใกล้ๆ กันไปอีกซึ่งอนุภาคของดินที่ได้จากการตกตะกอนมีขนาดเด็กมากนีเนื้อละเอียดมาก (Very Fine Grain Clay) เมื่อกระแสน้ำเปลี่ยนทางก็ได้แหล่งดินที่กว้างมากความหนาของดินนี้ขึ้นอยู่กับเวลาที่อนุภาคของเม็ดดินเหล่านี้ตกตะกอนมาทับกัน Sediment Clay ถูกนำพาโดยตัวกลางต่าง ๆ จากกระบวนการการเปลี่ยนแปลงกาลอากาศ (Weathering) พอสรุปคุณสมบัติของ Sedimentary Clay ได้ดังนี้

2.1 ขนาดของอนุภาคเม็ดดินจะเล็กและละเอียดมากจึงทำให้มี ความหนึ่งมากกว่า Residual Clay

2.2 ระหว่างทางที่ถูกนำไปน้ำจะผสมรวมกับสิ่งเชือปอื่น ๆ ได้แก่ Oxide ต่าง ๆ สารอินทรีย์ต่าง ๆ ทำให้สีของดินไม่ขาวมีความทันไฟต่าง

2.3 มีการหล่อหลอมมากกว่า Residual Clay



ແຜນກາພແສດງກາເກີດ Residual Clay ແລະ Sedimentary Clay

## ชนิดของดิน (Type of Clays)

**1.1 ดินขาว (Kaolin)** คำว่า เกอลิน (Kaolin) เสื้อกันว่าได้มาจากการเจ็น Kao-Ling ซึ่งหมายถึงที่สูง ๆ (High Ridge)<sup>2</sup> ซึ่งดินขาวนี้ได้ถูกนำมาใช้ทำผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ในประเทศจีนก่อน เพราะมีความบริสุทธิ์สูง และในประเทศจีนก็พบแหล่งดินขาวที่มีคุณสมบัติใกล้เคียงกับดินขาว (Kaolin) ที่นี่ในแอบกอร์นวอลล์ (Corn Wall) เรียกว่า ไชนาเคลย์ (China Clay) ซึ่งเป็นการให้เกียรติแก่ประเทศจีนที่พบ Kaolin เป็นครั้งแรกปี 1700 ก็ยังมีการใช้คำว่า China Clay กันเรื่อยมา อย่างไรก็ตามในที่นี่จะใช้เรียกชื่อดินขาว (Kaolin) เพียงอย่างเดียว ดินขาว (Kaolin) ที่เป็นสารประกอบของ Hydrous Aluminiuun Silicate ดินขาวชนิดนี้คือดินที่เกิดอยู่ในแหล่งที่อยู่เดิมไม่ถูกตัวกลางพัดพาไปเกิดจากการแปรสภาพของหินพื้นฐาน (Feldspar) หินแกรนิต (Granite) โดยกระบวนการเปลี่ยนแปลงภายใต้อากาศ (Weathering) โดยที่มีส่วนประกอบและโครงสร้างของผลึกที่แน่นอน ดินขาว (Kaolin) ที่บริสุทธิ์จะมีสูตรทางเคมีตามทฤษฎีคือ  $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ <sup>3</sup> มีวิธีหาได้จากการคำนวณหา น้ำหนักโมเลกุลของดินและการคำนวณสารประกอบของดินคิดเป็นเปอร์เซนต์ได้ดังนี้

ดินขาว (Kaolin) มีสูตรทางเคมีดังนี้  $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$

1. วิธีการคำนวณหาน้ำหนักโมเลกุลของดิน
2. วิธีการคำนวณหาสารประกอบที่มีอยู่ในดิน โดยคิดเป็นเปอร์เซนต์

## วิธีทำ

ขั้นที่ 1 เปิดตารางธาตุหาน้ำหนักโมเลกุลของสารแต่ละตัวได้ดังนี้

Al	มีน้ำหนักโมเลกุลเท่ากับ	26.97
Si	มีน้ำหนักโมเลกุลเท่ากับ	28.06
H	มีน้ำหนักโมเลกุลเท่ากับ	1.008
O	มีน้ำหนักโมเลกุลเท่ากับ	16.00

ขั้นที่ 2 คำนวณหา  $\text{น้ำหนักของ } \text{Al}_2\text{O}_3, \text{SiO}_2 \text{ และ } \text{H}_2\text{O}$  ตามลำดับ

$$\begin{aligned} \text{น้ำหนักไม่เลกูลของ } \text{Al}_2\text{O}_3 &= (2x\text{Al}) + (3x\text{O}) \\ \text{แทนค่า} &= (2x26.97) + (3x16) \\ \text{ เพราะฉันนี้ } \text{Al}_2\text{O}_3 \text{ หนัก} &= 101.94 \\ \text{น้ำหนักไม่เลกูลของ } \text{SiO}_2 &= (\text{Si}) + (2x\text{O}) \\ \text{แทนค่า} &= (28.06) + (2x16) \\ \text{ เพราะฉันนี้ } \text{SiO}_2 &= 60.06 \\ \text{น้ำหนักไม่เลกูลของ } \text{H}_2\text{O} &= (2x\text{H}) + (0) \\ \text{แทนค่า} &= (2x1.008) + (16) \\ \text{ เพราะฉันนี้ } \text{H}_2\text{O} &= 18.016 \\ \text{ ดังนั้น } \text{ น้ำหนักไม่เลกูลของคิน} &= \text{Al}_2\text{O}_3 + (2x\text{SiO}_2) + (2x\text{H}_2\text{O}) \\ &= 101.94 + 120.12 + 36.032 \\ \text{ เพราะฉันนี้ } \text{คินจะมี } \text{น้ำหนักไม่เลกูล} &= 258.092 \end{aligned}$$

จากขั้นที่ 2<sup>4</sup> คำนวณหาสารประกอบที่มีอยู่ในคินคิดเป็นเปอร์เซนต์จากสูตรทางเคมีของคินที่มีสารประกอบ 3 ตัวคือ  $\text{Al}_2\text{O}_3, \text{SiO}_2$  และ  $\text{H}_2\text{O}$  เอามาคิดเป็นร้อยละได้ดังนี้

$$\begin{aligned} \text{Al}_2\text{O}_3 &= \frac{100}{258.092} \times 101.94 \\ &= 39.498\% \\ \text{SiO}_2 &= \frac{100}{258.092} \times 120.12 \\ &= 46.542\% \\ \text{H}_2\text{O} &= \frac{100}{258.092} \times 36.032 \\ &= 13.961\% \end{aligned}$$

นอกจากนี้ยังสารประกอบอื่นอีกที่เกิดตามธรรมชาติปะปนอยู่ด้วย เช่น เหล็กออกไซด์ ( $Fe_2O_3$ ) แคลเซียมออกไซด์ ( $CaO$ ) แมกนีเซียมออกไซด์ ( $MgO$ ) ติตานเนียม ไดออกไซด์ ( $TiO_2$ ) และอัลคาไลน์ (Alkalies) ของโป๊เปตแซซีมออกไซด์ ( $K_2O$ ) โซเดียมออกไซด์ ( $Na_2O$ ) ฯลฯ ผลวิเคราะห์ทางเคมีและพิสิกส์ซึ่งแตกต่างไปจากสูตรทางทฤษฎี

ดังตัวอย่าง<sup>5</sup> ผลการวิเคราะห์คินขาวที่คำนวณหาดสัมมเป็น สำหรับ จังหวัดระนอง และคำนวณบ้านสา สำหรับแขวง จังหวัดลำปาง ที่ล้างแล้ว

สารประกอบ	คินขาวจังหวัดระนอง (ร้อยละ)	คินขาวจังหวัดลำปาง (ร้อยละ)
$SiO_2$	47.10	59.30
$TiO_2$	0.05	0.06
$Al_2O_3$	37.30	27.40
$Fe_2O_3$	0.88	0.89
$CaO$	0.04	0.13
$MgO$	0.05	0.20
$K_2O$	1.42	5.96
$Na_2O$	0.08	0.59
L.O.I	13.06	5.43

คินขาว (Kaolin) เป็นคินที่มีความบริสุทธิ์สูง มีสีขาวทั้งเมื่อแห้ง และเมื่อเผาเนื่องจากไม่มีสิ่งเท็จปน (Impurities) กือออกไซด์ (Oxide) ของโลหะต่าง ๆ เช่น เหล็กออกไซด์  $Fe_2O_3$  ถึงแม้มีเท็จปน อยู่แต่ก็น้อยมาก

คินขาวนำไปใช้ประโยชน์ได้หลายทางรวมทั้งเป็นส่วนประกอบที่สำคัญในเนื้อคินปืน (Body) ของผลิตภัณฑ์ที่มีสีขาว (Whiteware) ปกติ เมื่อใช้ผสมกับเนื้อคินปืน

(Body) มักจะไม่ใช้ดินขาวอย่างเดียวต้องผสมดินเหนียวอีก ฯ ลงไปด้วย เนื่องจากดินขาวโดยปกติไม่มีความเหนียว เนื่องจากมีอนุภาคของเม็ดดิน (Particle Size) ใหญ่และมีสารอินทรีย์ปนอยู่น้อย จึงทำให้ดินขาวไม่มีความเหนียว และดินขาวมีความทนไฟสูง (High Refractories) เนื่องจากไม่มีตัวช่วยลดอุณหภูมิ (Flux) ที่เกิดจากสิ่งเจือปน (Impurities) เช่น โซเดียมออกไซด์ ( $\text{Na}_2\text{O}$ ) และ โปแทสเซียมออกไซด์ ( $\text{K}_2\text{O}$ ) ทำให้เผาแล้วเข้มตัวมาก (Vitrification)

นอกจากนี้ยังมีดินขาวอีกประเภทหนึ่งที่พบในประเทศไทย ที่มีลักษณะคล้าย ๆ กับดินขาว Kaolin คินขาวชนิดนี้เกิดจากการผุพังสลายตัวของหินปูนเรียกว่า คิน索 พอง หรือคินมาร์ล (Marl) ซึ่งเป็นสารประกอบของแคลเซียมคาร์บอนेट (Calcium Carbonate) ดินขาวประเภทนี้ไม่สามารถนำมาใช้เป็นส่วนผสมของเนื้อดินปั้นได้ เนื่องจากเมื่อนำไปเผาแล้วจะแตกง่าย

แหล่งดินขาวที่สำคัญได้แก่ แหล่งดินขาวที่ ตำบลหาดส้ม เป็น อำเภอเมือง จังหวัดระนอง ตำบลบ้านสา อําเภอแข็งห่ม จังหวัดลำปาง อําเภอตันหยงมัต จังหวัดนราธิวาส และตำบลเขาชะโงก จังหวัดนครนายก<sup>6</sup>

**1.2 ดินคำ (Ball Clay)** คือดินขาวที่ถูกพัดพาไปจากแหล่งกำเนิด (Sedimentary Kaolin) แล้วไปตกตะกอนทับกอนอยู่ในอีกแห่งหนึ่ง ซึ่งจะเกิดการเปลี่ยนแปลงทางเคมี บางอย่างขึ้นทำให้เกิดปริมาณของส่วนที่เป็นคินแท้ (Clay Substance) ขึ้นอีก ปกติแล้วแหล่งดินแบบนี้จะมีความสม่ำเสมอของเนื้อดินดีแต่ก็มีความเปลี่ยนแปลงอนุภาคของเม็ดดินอย่างมากขนาดของเม็ดดินจะเล็กลง จึงทำให้เกิดมีความเหนียวเพิ่มขึ้นรวมทั้งความทนไฟจะต่ำลงและมีสิ่งเจือปนอื่น ๆ ได้แก่ อินทรีย์สารเหล็กออกไซด์ ( $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ) ติตานเนียม ไดออกไซด์ ( $\text{TiO}_2$ ) เป็นต้นทำให้ความขาวของดินสู้คินขาว (Kaolin) ไม่ได้ทั้งเมื่อแห้งและเผาแล้วมีความแข็งแรงเมื่อแห้ง (Green Strength) สูงตั้งนี้จึงเป็นต้องใช้ดินเหล่านี้ร่วมกับดินขาว (Kaolin) เพื่อให้เนื้อดินปั้นเกิดความเหนียวจ่ายต่อการขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ทำให้ดินคำ(Ball Clay) มีความสำคัญไม่น้อยในอุตสาหกรรมเซรามิกส์

เหตุผลของการใช้ดินคำ (Ball Clay) ผสมลงในเนื้อดินปั้นของผลิตภัณฑ์ที่มีเนื้อดินปั้นสีขาว (Whiteware Body) เพื่อ

1.2.1 เพิ่มความสามารถที่จะนำไปใช้งานได้ของเนื้อดินปั้น (Body) เมื่อผสมน้ำแล้วให้เกิดความเหนียว โดยเฉพาะในการขึ้นรูปผลิตภัณฑ์บนแป้นหมุน (Throwing Method) และการขึ้นรูปด้วยมือ (Hand Forming Method)

1.2.2 เพิ่มความแข็งแรงของผลิตภัณฑ์ เมื่อแห้งช่วยลดในการสูญเสียในการจับต้องเคลื่อนย้ายไปมา

1.2.3 ช่วยเพิ่มการไหลตัว (Fluidity) ในเนื้อดินปั้นสำหรับการขึ้นรูปด้วยการหล่อน้ำดิน (Slip Casting)

1.2.4 ดินคำ (Ball Clay) มีสิ่งเจือปนได้แก่ วัตถุที่เป็นอินทรีสาร (Organic Material) และตัวช่วยลดอุณหภูมิ (Flux) บางชนิดซึ่งช่วยลดอุณหภูมิในการเผาให้ต่ำลงเพื่อทำให้เนื้อดินนั้นสุกตัว

ข้อเสียของดินคำ (Ball Clay) โดยทั่ว ๆ ไปแล้วดินคำมักจะประกอบด้วยสิ่งเจือปนหลาย ๆ อย่าง เช่น เหล็กออกไซด์ ( $Fe_2O_3$ ) ติตาเนียมไคลอไรด์ ( $TiO_2$ ) เมื่อเผาแล้วสีไม่ค่อยขาวนัก ในการใช้ดินคำเพียงเล็กน้อยจะลดความโปร่งแสงของเนื้อดินปั้น (Body) ให้ต่ำลง ปกติแล้วจะเหลือการใช้ดินคำในเนื้อดินปั้นที่ต้องการความโปร่งแสงมาก ๆ และมีการหดตัวเมื่อแห้งสูง

ลักษณะของดินคำโดยทั่ว ๆ ไปที่สำคัญคือ มีเม็ดคลึง (Crystal Size) เล็กกว่าดินขาวมากทำให้เกิดการเกาะตัวระหว่างผลึกดีขึ้นดินคำมีความเหนียวมาก แร่ธาตุอื่น ๆ ซึ่งพบได้ในดินคำ เช่น หินเจี้ยวหุমาน (Quartz) ไมกา (Mica) และเหล็กซัลไฟด์ (Ferrous Sulphide, FeS) แต่จะมีหินฟินนา (Feldspar) เจือปนอยู่น้อยมาก

แหล่งดินค่าที่สำคัญได้แก่ แหล่งดินค่า ย่างกอบ้านนาสาร ย่างกอเวียงสาร ย่างกอกาญจนะดิษฐ์ จังหวัดสุราษฎร์ธานี ย่างกอวังเหนือ ย่างกอแม่เมะ ย่างกอห้างนัตร ย่างกอแจ้ห่น และย่างกอแม่ทะ จังหวัดลำปาง ซึ่งดินค่าจังหวัดสุราษฎร์ธานีนี้มีลักษณะเป็นสีดำเป็นมากกว่าดินค่าลำปาง แต่ดินค่าลำปางสามารถนำไปใช้ผสมเป็นเนื้อดินปืนได้หลากหลายกว่าในการทำผลิตภัณฑ์เซรามิกส์

**1.3 ดินทนไฟ (Fire Clay)** เป็นดินที่มีโครงสร้างหยาบสามารถทนต่ออุณหภูมิสูงได้ไม่ต่ำกว่า 1,500 องศาเซลเซียส ดินทนไฟนีบางแหล่งจะเป็นดินที่มีความเหนียวสูง หรือมีความเหนียวต่ำ มีลักษณะเป็นสีดำ เทา เหลือง น้ำตาล และขาว ดินทนไฟสามารถแบ่งประเภทออกได้ดังนี้

1.3.1 ดินขาว (Kaolin) เป็นดินที่ทนต่ออุณหภูมิถือว่าเป็นดินทนไฟชนิดหนึ่ง

1.3.2 ฟลินไฟเคลย์ (Flint Fire Clay) เป็นดินทนไฟที่มีสารประกอบของซิลิเก้า (Silica) สูง มีความแข็งสูงหลังจากการเผา

1.3.3 ดินทนไฟที่มีความเหนียว (Plastic Fire Clay) เป็นดินทนไฟที่มีความเหนียวสูงสามารถขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ได้ง่าย

1.3.4 ดินทนไฟที่มีสารประกอบอัลูมินาสูง (High Alumina Clay) ดินทนไฟชนิดนี้เป็นดินทนไฟที่มีสารประกอบของอัลูมินาสูง ก็คือสารประกอบของแร่ gibbsite,  $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$  บอสกไซด์ (Bauscrite,  $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ) และ ไดสปอร์ (Diaspore,  $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ )<sup>9</sup>

ดินทนไฟนีส่วนใหญ่จะนำไปใช้ทำผลิตภัณฑ์อิฐทนไฟ ส่วนต่าง ๆ ของเตาเผาและใช้เป็นส่วนผสมของเนื้อดินปืนสโตนแวร์ (Stoneware Body) ก็ได้

แหล่งดินทนไฟได้แก่ แหล่งตำบลโคกไม้ลาย ย่างกอเมือง จังหวัดปราจีนบุรี ตำบลหาดส้มเป็น ย่างกอเมือง จังหวัดระนอง ตำบลบ้านนา ย่างกอนานา จังหวัดสุราษฎร์ธานี เป็นต้น<sup>10</sup>

**1.4 ดินเบนโทไนท์ (Bentonite)** เป็นดินซึ่งแตกต่างจากดินธรรมชาติใช้เพียงเล็กน้อยผสมในเนื้อดินปั้นเพื่อเพิ่มความเหนียว เนื่องจากดินชนิดนี้มีความเหนียวมากคือ ความเหนียวของดินเบนโทไนท์ 1 ส่วนจะมีความเหนียวเท่ากับดินดำ (Ball Clay) ถึง 10 เท่า ดินเบนโทไนท์เกิดจากผุนละอองที่พุ่งออกจากปล่องภูเขาไฟ เนื่องจากการระเบิดของภูเขาไฟ ดินชนิดนี้ส่วนใหญ่จะประกอบด้วยซิลิค้า (Silica) จะใช้ร้อยละ 1 ถึง 3 ผสมลงไว้ในเคลือบ (Glaze) ที่ไม่ใช่ดินผสมในสูตรเคลือบ เพื่อเป็นการช่วยให้น้ำเคลือบติดผลิตภัณฑ์ดีขึ้น โดยไม่เปลี่ยนแปลงคุณภาพของเคลือบ

การใช้เบนโทไนท์ผสมกับเนื้อดินปั้น (Body) อีน ๆ และเคลือบจะต้องผสมในตอนแห้งก่อนแล้วถึงเติมน้ำทีหลังทำให้เนื้อดินปั้นหรือน้ำเคลือบมีความเหนียวสม่ำเสมอ กัน

**1.5 ดินเอิร์ธแวร์ (Earthenware Clay or Red Clay)** ดินเอิร์ธแวร์ เป็นดินที่ถูกพัดพาไปจากแหล่งกำเนิด (Sedimentary Clay) อย่างหนึ่งมีความทนไฟต่ำประมาณอุณหภูมิ 950 องศาเซลเซียส ถึง 1,100 องศาเซลเซียส ใช้กันมากสำหรับช่างปั้นในสมัยแรก ๆ เนื่องจากเป็นดินซึ่งมีตัวช่วยลดอุณหภูมิ (Flux) อยู่มากรวมทั้งมีสารประกอบของเหลวอยู่มากด้วยซึ่งไม่ค่อยใช้กับผลิตภัณฑ์ ซึ่งต้องการเนื้อผลิตภัณฑ์สีขาวและเผาในอุณหภูมิสูงจะใช้กับผลิตภัณฑ์ซึ่งไม่คำนึงถึงสีของผลิตภัณฑ์ได้แก่ ทำอิฐ ก่อสร้างชนิดต่าง ๆ ทำภาชนะหม้อดิน กระถางต้นไม้ และใช้ทำกระเบื้องประดับชนิดไม่เคลือบ เป็นต้น บางครั้งจะพบดินเอิร์ธแวร์ ในลักษณะที่เรียกว่า ดินคาล (Shale) ซึ่งเกิดจากดินทับถมอยู่ในแอ่งน้ำมีอุ่นผ่านไปประกอบกับปฏิกิริยาเคมีและความกดดันของดิน ซึ่งทับถมกันจนแน่นอัดให้อุ่นภาคของดินเหล่านั้นติดกันอยู่ในสภาพแข็งแรง เรียกว่า ดินคาล (Shale) นั้นเองมีลักษณะแข็งคล้ายหิน

การใช้ดินคาลต้องขุดขึ้นมาแล้วนำไปบดให้เป็นผงละเอียดน้ำต้องเยาก่อนหินเล็ก ๆ ออกไปเหลือแต่ผงดินเท่านั้น เนื่องจากหินนิ่นเล็ก ๆ เหล่านั้นอาจเป็นผล

เสียภายในหลัง เช่น ทำให้ผลิตภัณฑ์แตกร้าว ໄค์ภายในหลัง เนื้อดินอิร์ทเรนแวร์ มีความพรุนตัว (Porosity) เนื่องจากมีร่องรอยละ 5 ถึง 15 เนื้อดินสามารถซึบซึญดูดอุณหภูมิ (Flux) ต่างๆ อยู่มากจะทำให้เกิดลักษณะการสูกตัว (Vitreous) เป็นเนื้อดีกวันในอุณหภูมิที่ต่ำ ถ้าเผาอุณหภูมิเกิน 1,100 องศาเซลเซียส - 1,150 องศาเซลเซียส จะทำให้ผลิตภัณฑ์ยุบตัวได้ ดินอิร์ทเรนแวร์ชนิดเดียวกันเกิดในแหล่งเดียวกัน แต่อยู่คนละตำแหน่งก็จะมีส่วนประกอบทางเคมีเปลี่ยนแปลงไปได้โดยทั่ว ๆ ไปแล้ว ดินอิร์ทเรนแวร์มักจะประกอบด้วยสารซัลเฟต (Sulphate) ละลายน้ำได้ และจะออกมาที่ผิวดินของผลิตภัณฑ์ในขณะที่แห้ง เมื่อเผาผลิตภัณฑ์เหล่านี้จะเกิดชุบทา หรือฝ้าขาว ๆ อันเนื่องจากสารประกอบซัลเฟต (Sulphate) ผลเสียอันนี้จะแก้ไขได้โดยการเติมสารประกอบแบบเริ่มต้นบาร์บาร์บาร์ (Barium Carbonate) ประมาณร้อยละ 2

แหล่งดินอิร์ทเรนแวร์ มีอยู่ทั่วไปทุกจังหวัดได้แก่ ดินท้องนา ดินพื้นบ้านทั่วไปที่นำมาใช้ทำผลิตภัณฑ์พื้นบ้าน ไฟต่อ เช่น ดินปากเกร็ด ดินอุฐรา ดินสิงห์บุรี เป็นต้น<sup>11</sup>

**1.6 ดินสโตนแวร์ (Stoneware Clay)** ดินสโตนแวร์มีลักษณะที่มากล้ายกับดินคำ (Ball Clay) จะมีความเหนียวแน่น มีความแข็งแรง เมื่อเผาในอุณหภูมิที่เหมาะสมแล้วจะไม่มีความพรุนตัว (Non Porous) ส่วนประกอบของดินจะประกอบไปด้วยดินขาว (Kaolin) ซิลิกา (Silica) และหินฟันม้า (Feldspar) ถ้ามีสารประกอบของเหล็กออกไซด์ ( $Fe_2O_3$ ) ติตาเนียมไออกไซด์ ( $TiO_2$ ) มา ก ๆ แล้วจะทำให้เกิดสีน้ำตาลอ่อน สีครีม และสีเหลืองฟาง ถ้ามีปริมาณของ Alkalies ( $K_2O + Na_2O$ ) อยู่มากทำให้ผลิตภัณฑ์ที่เผาออกมานั้นมีความพรุนตัว

การใช้ดินสโตนแวร์จะใช้เป็นตัวเดียว ๆ เพื่อทำเนื้อดินปั้น (Body) ก็ได้หรือจะเติมวัตถุดับอิน ๆ ผสมลงไปอีกเพื่อให้ได้เนื้อดินปั้นที่มีคุณสมบัติอย่างหนึ่งที่ต้องการ

เนื่องจากดินสโตร์แวร์ มีเหล็กอยู่มากประมาณ ร้อยละ 1-6 จึงไม่สามารถทำให้ผลิตภัณฑ์มีสีขาวได้

ดินสโตร์แวร์จะเผาในอุณหภูมิประมาณ 1,200 องศาเซลเซียส - 1,350 องศาเซลเซียส สีของผลิตภัณฑ์ที่เผาขึ้นกับบรรณาการในเตาเผา ดินสโตร์แวร์พบในแหล่งกรุงจักรราษฎร์ทั่วไป เมื่อเปรียบเทียบกับดินขาวแล้วส่วนประกอบของดินสโตร์แวร์จะเปลี่ยนไปตามชนิดของดินนั้น ๆ ปัจจุบันไม่ค่อยพบว่าการใช้ดินสโตร์แวร์เพียงอย่างเดียวเพื่อใช้ในการทำเนื้อดินปืน จะพบว่าจะต้องมีการผสมด้วยวัตถุดินตัวอื่น เช่น ดินเอิร์ಥเรนแวร์ ดินคำ ดินขาว ซิลิกา หรือหินฟันม้า เพื่อให้เหมาะสมกับวิธีการขึ้นรูป และต้องการให้ได้อุณหภูมิที่เผา สี โครงสร้างเป็นไปตามความต้องการอีกด้วย

แหล่งดินสโตร์แวร์ได้แก่แหล่งดินที่จังหวัดลำปาง จังหวัดเชียงใหม่ จังหวัดราชบุรี จังหวัดอุบลราชธานี และจังหวัดปราจีนบุรี<sup>12</sup>

**1.7 สลิปเคลย์ (Slip Clay)** เป็นดินที่เกิดขึ้นเองตามธรรมชาติประกอบด้วยตัวช่วยลดอุณหภูมิ (Flux) ในปริมาณมากนายชึงทำให้สลิปเคลย์หล่านี้ทำหน้าที่ เช่น เคลือบ (Glaze) ที่ได้โดยไม่ต้องเติมสารอะไรลงไปอีก

สลิปเคลย์จะมีสีขาวหรือสีน้ำเงินเป็นส่วนน้อย ส่วนมากจะมีสีน้ำตาล (Tan) สีแดงอิฐ (Brick Red) จนกระทั่งสีน้ำตาลดำ (Black Brown) สลิปเคลย์เหล่านี้เผาในช่วงอุณหภูมิ 1,200 องศาเซลเซียส - 1,300 องศาเซลเซียส ที่มีชื่อเสียงได้แก่ อัลบานี สลิปเคลย์ (Albany Slip Clay) ซึ่งอยู่ในเขตอัลบานี นิวยอร์ก (Albany New York)

ดังตัวอย่าง<sup>13</sup> ผลวิเคราะห์ทางเคมีของอัลบานี สลิปมีดังนี้

สารประกอบ	ร้อยละ
$\text{SiO}_2$	55.60
$\text{Al}_2\text{O}_3$	14.80
$\text{Fe}_2\text{O}_3$	5.80
$\text{CaO}$	5.70
$\text{MgO}$	2.48
$\text{K}_2\text{O}$	3.23
$\text{Na}_2\text{O}$	1.07
$\text{MnO}$	0.14
$\text{P}_2\text{O}_5$	0.15
$\text{H}_2\text{O}$	5.18
$\text{CO}_2$	4.94

2. วัตถุคิบประเกทที่ไม่มีความเหนียว วัตถุคิบประเกทไม่มีความเหนียวส่วนใหญ่ได้แก่พาก หินชนิดต่าง ๆ ที่มีคุณสมบัติทางฟิสิกส์และเคมีแตกต่างกันไปตามแต่ละชนิดของหินนั้น ซึ่งหินต่าง ๆ เหล่านี้มีความสำคัญ เพราะต้องนำมาผสมลงไปในเนื้อคินปืนและน้ำเคลือบเพื่อให้ได้เนื้อคินปืนและน้ำเคลือบที่มีคุณภาพตามความต้องการที่จะนำไปใช้กับผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ชนิดนั้น ๆ ตามวัตถุประสงค์

โดยวัตถุคิบประเกทที่ไม่มีความเหนียวที่สำคัญสำหรับใช้ทำผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ได้แก่

2.1 หินฟันม้า (Feldspar) หินฟันม้าเป็นวัตถุคิบที่สำคัญใช้ทำหน้าที่เป็นตัวหลอมละลายหรือตัวช่วยลดอุณหภูมิ (Flux) นำมาใช้เป็นส่วนผสมของเนื้อคินปืนและน้ำเคลือบเพื่อเป็นตัวช่วยหลอมละลายวัตถุคิบอื่น ๆ ให้อุณหภูมิในการเผาต่อลง หิน

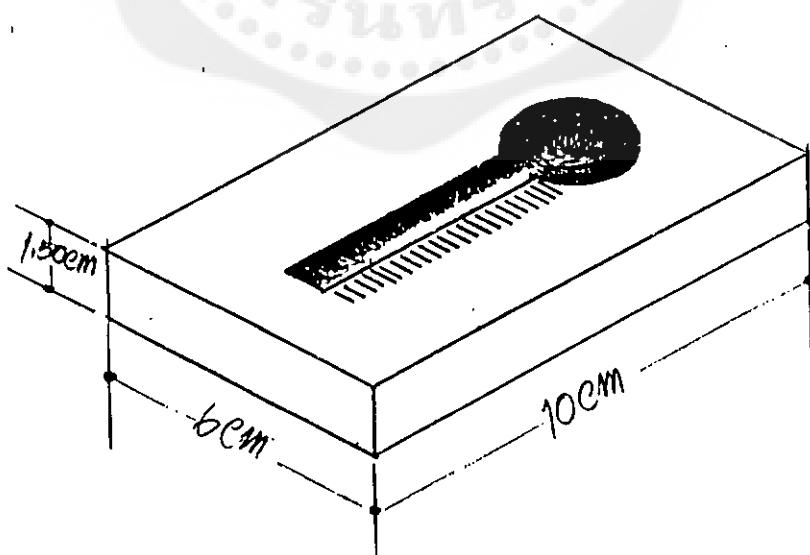
พื้นม้าเป็นวัตถุดิบหลักชนิดหนึ่งที่ใช้ในการอุตสาหกรรมเซรามิกส์ หินพื้นม้าเป็นสารประกอบของอัลคาไลน์ อลูมิเนียม ซิลิเกต (Alkaline Aluminium Silicate) หินพื้นม้าจะเป็นสารประกอบที่ใช้ตะแครงที่สุดเมื่อต้องการเติมสารจำพวกอัลคาไลน์ (Alkalies) ที่เป็นสารประกอบในหินพื้นม้าได้แก่ โปแล็ตเซี่ยมออกไซด์ ( $K_2O$ ) โซเดียมออกไซด์ ( $Na_2O$ ) และสารจำพวกอัลคาไลน์เอิร์ท (Alkaline Earths) ที่เป็นสารประกอบในหินพื้นม้า เช่นกัน ได้แก่ แคลเซี่ยมออกไซด์ ( $CaO$ ) แบบเรียมออกไซด์ ( $BaO$ ) ซึ่งไม่ละลายน้ำเนื่องจากอัลคาไลน์ (Alkalies) ที่อยู่ในหินพื้นม้าจะมีก้อนโตแต่ถ้าเป็นผลลัพธ์แล้วอาจละลายน้ำได้บ้างปริมาณของอัลคาไลน์ (Alkalies) ในหินพื้นม้าจะต่ำลงได้ถ้าบดหินพื้นม้าเหล่านี้โดยวิธีบดเปียก อัลคาไลน์ (Alkalies) บางส่วนจะหายไปกับน้ำ อัลคาไลน์ (Alkalies) ที่มีอยู่ในหินพื้นม้าจะลดจุดหลอมตัวของหินพื้นมาเหล่านั้นให้ต่ำลงดังนั้นมีหินพื้นม้าอยู่ในส่วนผสมของเนื้อดินปืนและน้ำเคลือบจะทำให้เนื้อดินปืน และน้ำเคลือบนั้นมีอุณหภูมิในการเผาต่ำลง เนื่องจากหินพื้นม้าหลอมตัวได้ง่าย เมื่อหลอมตัวแล้วมีลักษณะเป็นแก้ว เมื่อเผาจะเป็นของเหลวอุณหภูมิซึ่งหินพื้นม้าอยู่บนตัวและหลอมเหลวนั้นขึ้นอยู่กับคุณสมบัติ ชนิด และปริมาณของสารจำพวกอัลคาไลน์ (Alkalies) ได้แก่ โปแล็ตเซี่ยมออกไซด์ ( $K_2O$ ) โซเดียมออกไซด์ ( $Na_2O$ ) และสารจำพวกอัลคาไลน์เอิร์ท (Alkaline Earths) ได้แก่ แคลเซี่ยมออกไซด์ ( $CaO$ ) แบบเรียมออกไซด์ ( $BaO$ ) รวมทั้งสิ่งเชือปันต่าง ๆ และขนาดของอนุภาคหินพื้นม้านั้นด้วย

คุณสมบัติโดยทั่ว ๆ ไปของหินพื้นม้ามีดังนี้คือ เมื่อหลอมตัวแล้วมีลักษณะมันค้าง่ายไปมุก (Pearly Luster) สีที่เกิดขึ้นจะแตกต่างกันออกไปเป็นอยู่กับสิ่งเชือปันต่าง ๆ จากสีขาว สีครีม สีชมพู สีเหลืองน้ำตาล สีเทา สีเขียว และออกสีน้ำเงิน อาจโปร่งใส หรือมีลักษณะโปร่งใสได้ รอยแตก (Fracture) ของมันจะมีลักษณะค้าง่ายแก้วทั่ว ๆ ไป และเป็นตัวหลอมละลาย (Flux) ที่อุณหภูมิสูงหินพื้นม้ามีอยู่คู่กันหลายชนิดแต่ที่ใช้มากในการทำผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ได้แก่

2.1.1 Potash Feldspar ( $K_2O \cdot Al_2O_3 \cdot 6SiO_2$ ) ชื่อสามัญ Orthoclase หรือ Microline มีจุดหลอมตัว (Melting Point) ที่อุณหภูมิประมาณ 1,200 องศาเซลเซียส ใช้ผสมในเนื้อดินปืนและน้ำเคลือบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ เพราะมีช่วงเยิ่มตัวยาวกว่า Soda Feldspar

2.1.2 Soda Feldspar ( $Na_2O \cdot Al_2O_3 \cdot 6SiO_2$ ) ชื่อสามัญ Albite มีจุดหลอมตัว (Melting Point) ที่อุณหภูมิประมาณ 1,170 องศาเซลเซียส ใช้ผสมในเนื้อดินปืนหรือน้ำเคลือบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์และใช้เป็นวัตถุดับ火烈 ในส่วนผสมของการผลิตแก้วชนิดต่างๆ ที่ใช้ในชีวิตประจำวัน เนื่องจาก Soda Feldspar เป็นตัวช่วยลดอุณหภูมิ (Flux) ที่ดีกว่า Potash Feldspar

2.1.3 Lime Feldspar ( $CaO \cdot Al_2O_3 \cdot 2SiO_2$ ) ชื่อสามัญ Anorthite มีจุดหลอมตัว (Melting Point) ที่อุณหภูมิประมาณ 1,550 องศาเซลเซียส ถ้าใช้มากในน้ำเคลือบ จะเป็นตัวทำให้ทนไฟ อนึ่งหินฟันม้าที่จะนำไปใช้จะต้องมีการทดสอบหาจุดหลอมตัวโดยวิธีการ Flux Block Test ซึ่งทำมาจากดินผสมดินเชื้อ (Grog) ในปริมาณพอสมควรทำให้ดินมีความแข็งแกร่งและมีความทนไฟเพิ่มขึ้นแล้วทำให้มีรูปร่างดังแผนภาพ



แผนภาพ Flux Block Test

วิธีทำ Flux Block Test นำดินที่เตรียมไว้นำมาอัดเป็นแผ่นขนาดกว้าง 6 เซนติเมตร หนา 1.5 เซนติเมตร ยาว 10 เซนติเมตร บุคเป็นรูปทรงกลมขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 2 เซนติเมตรลึกลงไปเป็นถ่วงกระดาษคลุนย์กลางลึกสุด 0.75 เซนติเมตร ต่อจากนั้นบุคเป็นถ่วงกระดาษเชื่อมต่อถุงมาเป็นร่องตรงยาวลงมาขนาด 4 เซนติเมตร ร่องลึกประมาณ 0.5 เซนติเมตร แล้วปิดเส้นเครื่องหมายขนาดตามร่องลงมาบนขนาดความถี่ 0.2 เซนติเมตร เมื่อแห้งแล้วนำไปเผาที่อุณหภูมิ 800 องศาเซลเซียส เสร็จแล้วนำ Flux Block Test อันนี้มาอัดผงหินฟันม้าลงไปตรงถ่วงกระดาษค้านบนสุดที่มีเส้นผ่าศูนย์กลาง 2 เซนติเมตร ให้แน่นแล้วนำไปเผาโดยให้ Flux Block Test เอียงจากแนวตั้ง ทำมุม 45 องศา โดยให้ส่วนที่อัดผงหินฟันม้าอยู่ค้านบนเผาที่อุณหภูมิประมาณ 1,100 องศาเซลเซียส เพื่อให้หินฟันม้าที่หลอมหลอมตัวเป็นของเหลว ไหลลงมาตามร่องแล้วตรวจสอบถูกความยาวของหินฟันม้าที่ไหลตัวลงมากกันยังเท่าไร หินฟันม้าที่ไหลตัวได้ยาวแสดงว่ามีความบริสุทธิ์สูงกว่าหินฟันม้าที่ไหลตัวได้สั้น ๆ นอกจากนี้ Flux Block Test ยังสามารถทดสอบการไหลตัวของเคลือบได้อีกด้วย

แหล่งหินฟันม้าที่สำคัญได้แก่ อําเภอชุมทอง อําเภอชอด จังหวัดเชียงใหม่ อําเภอบ่อพลอย จังหวัดกาญจนบuri อําเภอสวนผึ้ง จังหวัดราชบuri และอําเภอบ้านตาด จังหวัดตาก เป็นต้น<sup>14</sup>

**2.2 หินเบี้ยวหุমาน (Quartz, Silica, Flint,  $\text{SiO}_2$ )** เป็นแร่ที่พบตามพื้นที่ผิวเปลือกโลก (Earth's Crust) มากที่สุดพบอยู่โดยทั่ว ๆ ไปในรูปของทราย ( $\text{SiO}_2$ ) และเป็นสารประกอบของหินชนิดต่าง ๆ เช่น หินอัคนี (Igneous Rock) แกรนิต (Granite) เพกมาタイト (Pegmatite) หินฟันม้า (Feldspar) และสารประกอบในดิน (Clay.  $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ) เป็นต้น

กุณสมบัติโดยทั่ว ๆ ไปของหินเบี้ยวหุมาน ชิลิก้า หรือฟลิน มีจุดหลอมตัวที่ อุณหภูมิประมาณ 1,710 องศาเซลเซียส ซึ่งเป็นวัตถุคิดที่ใช้เป็นส่วนผสมลงในเนื้อดิน

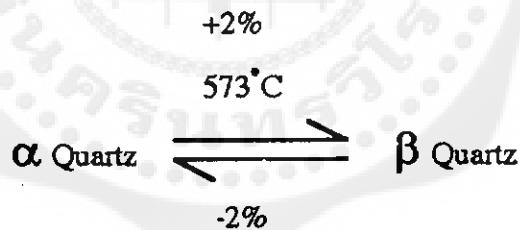
ปั้น และน้ำเคลือบเพื่อช่วยให้เนื้อดินปั้นเกิดความแข็งแกร่งเพิ่มขึ้น มีความหนาไฟสูงขึ้น ลดตัวน้อยลง ลดการบิดเบี้ยว และช่วยให้เกิดเป็นแก้วในเนื้อดินปั้นและ น้ำเคลือบที่มีความโปร่งแสงทันต่อการกัดกร่อนได้ดี

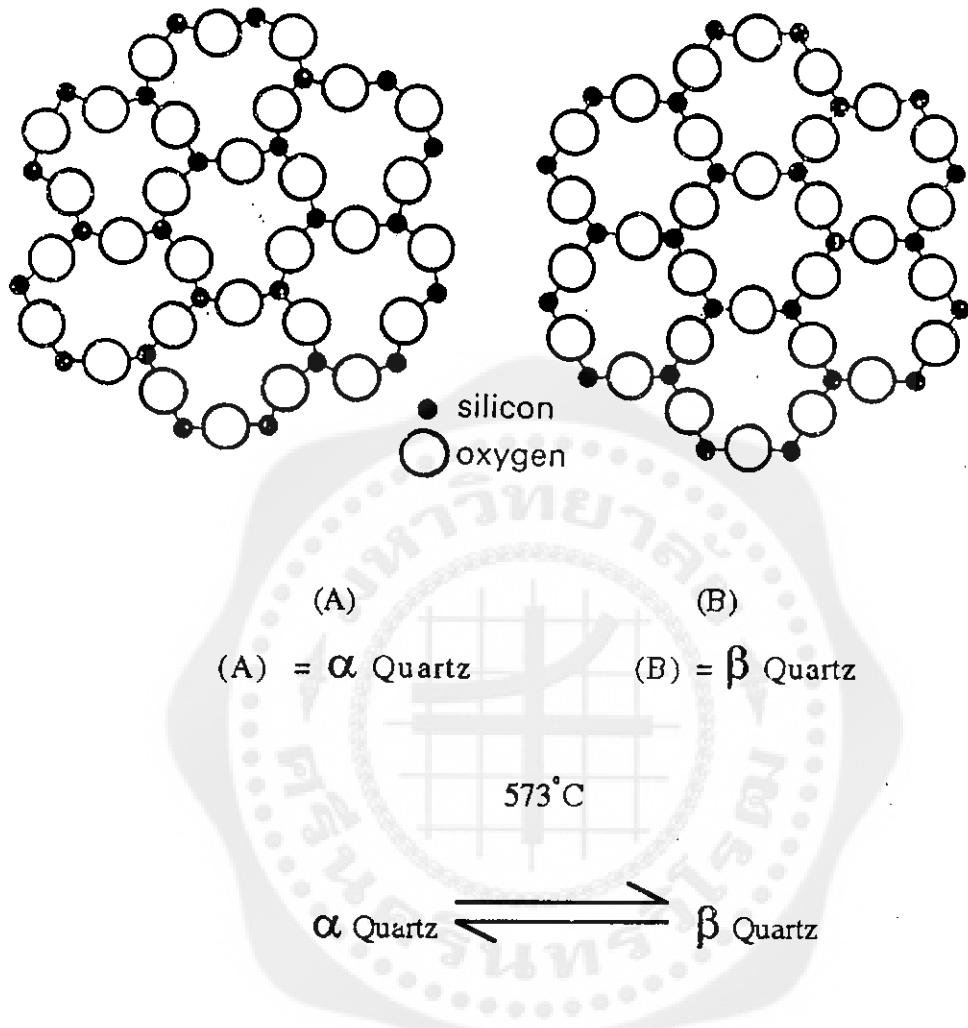
การควบคุมขนาดอนุภาคของหินเจี้ยวหุমานหรือทราย ( $\text{SiO}_2$ ) ที่ใช้ผสมลงในเนื้อดินปั้นมีความสำคัญมากเมื่อเวลาแห้งและเวลาเผาจะทำให้เกิดผลบางอย่างต่อเนื้อดินปั้น เช่น ในเนื้อดินปั้นที่มีทราย ( $\text{SiO}_2$ ) ละเอียดมาก ๆ ผสมอยู่เมื่อร่วมกับสารที่เป็นตัวช่วยลดอุณหภูมิ (Flux) ต่าง ๆ จะทำให้จุดหลอมตัวของเนื้อดินปั้นนั้นใช้อุณหภูมิในการเผาต่ำลงก็การกลایเป็นแก้วได้ง่าย ทำให้เนื้อดินปั้นที่ทำเป็นผลิตภัณฑ์แล้วเกิดการยุบตัวได้ดังนั้นทรายที่ใช้จะต้องไม่หยาบหรือละเอียดเกินไปและการควบคุมปริมาณในการใช้ถ้าใส่ลงไปในเนื้อดินปั้นมากเกินไปจะทำให้เนื้อดินปั้นนั้นมีความเหนียวแน่นอย่างมากต่อการเจ็บรูปผลิตภัณฑ์ ทำให้เพิ่มสัมประสิทธิ์การขยายตัวมากขึ้น มีผลต่อการแตกร้าวเสียหายของผลิตภัณฑ์ด้วย อัตราส่วนที่นิยมใช้ผสมลงไปในเนื้อดินปั้นคือร้อยละ 10 ถึง ร้อยละ 20

แหล่งหินเจี้ยวหุมานที่สำคัญได้แก่ จังหวัดจันทบุรี จังหวัดระยอง และจังหวัดสงขลา<sup>15</sup> อนึ่งสารประกอบของซิลิก้า ( $\text{SiO}_2$ ) มีอยู่ 3 รูปด้วยกันคือ ควอตซ์ (Quartz) ทริดไมต์ (Tridymite) และคริสโตบาไลต์ (Cristobalite) รูปของ Tridymite และ Cristobalite ซิลิก้าหั้งสองชนิดนี้ เกิดจากการเปลี่ยนแปลงรูปของหินเจี้ยวหุมาน (Quartz Inversion) เมื่อได้รับความร้อนจะเกิดการเปลี่ยนแปลงขั้นเรียงอะตอม (Atom) จากรูปหนึ่งไปเป็นอีกรูปหนึ่งรูปแต่ละรูปจะสามารถคงสภาพอยู่ได้ในช่วงอุณหภูมิหนึ่ง การเปลี่ยนแปลงเช่นนี้เรียกว่า เกิดการเปลี่ยนแปลงรูปของหินเจี้ยวหุมาน (Quartz Inversion) หรือการเปลี่ยนแปลงรูปของซิลิก้า ( $\text{SiO}_2$ ) มี 2 แบบด้วยกันคือ

2.2.1 เป็นการเปลี่ยนแปลงอย่างรวดเร็วในรูปที่คงตัวที่อุณหภูมิต่ำ อัลฟ่า ( $\alpha$ ) ไปเป็นรูปที่มีอุณหภูมิสูง เบต้า ( $\beta$ ) (Fast low - High Inversion) คือจาก  $\alpha$  เป็น  $\beta$

สารประกอบของซิลิก้า ( $\text{SiO}_2$ ) มีอยู่ 3 รูปคิวท์กันคือ Quartz - Tridymite Cristobalite ซึ่งแต่ละรูปยังแบ่งออกเป็นรูปที่อุณหภูมิต่ำ  $\alpha$  และรูปที่มีอุณหภูมิสูง  $\beta$  เช่น  $\alpha$  Quartz -  $\beta$  Quartz ซึ่งการเปลี่ยนแปลงจากรูปหนึ่งไปสู่อีกรูปหนึ่งนั้น สามารถเปลี่ยนกลับไปกลับมาได้ (Reversible) อย่างรวดเร็ว เพราะว่ามีใช่เกิดการแตกของแนวที่เชื่อมโยง (Bond Angle) ระหว่างซิลิกอน (Silicon) กับออกไซเจน (Oxygen) การเปลี่ยนแปลง  $\alpha$  เป็น  $\beta$  หรือ  $\beta$  เป็น  $\alpha$  ที่จริงแล้วมันเกิดการเปลี่ยนแปลงของมุมที่แนวเชื่อมโยง (Bond Angle) และเปลี่ยนระยะห่างของอะตอมซิลิกอน (Silicon) กับออกไซเจน (Oxygen) ไปเล็กน้อย การเปลี่ยนแปลงรูปจาก  $\alpha$  Quartz เป็น  $\beta$  Quartz หรือ  $\beta$  Quartz เป็น  $\alpha$  Quartz มีความสำคัญมากในอุตสาหกรรมเซรามิกส์ เนื่องจาก  $\alpha$  Quartz เปลี่ยนเป็น  $\beta$  Quartz เกิดที่อุณหภูมิ 573 องศาเซลเซียส มีการเปลี่ยนแปลงสัมประสิทธิ์การขยายตัวเพิ่มหรือลดร้อยละ 2 อาจทำให้ผลิตภัณฑ์เสียหายได้





แผนภาพแสดงการเปลี่ยนแปลงโครงสร้างของ Quartz เมื่อได้รับความร้อน 573 องศาเซลเซียส  
 (จาก W.E. Worrall "Raw Materials" Maclaren and Sons LTD., 1964)

2.2.2 เป็นการเปลี่ยนแปลงจากปานั่งไปยังอีกปานั่งอย่างช้า ๆ (Slower Changes Form One Polymorph) รูปถูกอกของซิลิก้า ( $\text{SiO}_2$ ) มีรูป 3 รูปถูกอก คือ Quartz - Tridymite - Cristobalite แต่ละรูปจะคงตัว (Stable) ที่ช่วงอุณหภูมิอันหนึ่งเมื่ออุณหภูมิเปลี่ยนไปจากนั้นจะเปลี่ยนรูปเป็นคงตัวที่ช่วงอุณหภูมนั้น ๆ แต่ก็ยังมีบางส่วน

ที่ยังไม่มีการเปลี่ยนแปลง เหตุที่ไม่มีการเปลี่ยนแปลงปรากฏ ณ อุณหภูมิที่ไม่คงตัว เนื่องจากรูปหนึ่งไปอีกรูปหนึ่งเป็นไปได้ยากเช่น การเปลี่ยนแปลงจาก Quartz เป็น Tridymite และจาก Tridymite เป็น Cristobalite เพราะเป็นการแตกทำลายของแข็ง (Bond) ที่เชื่อมโยงระหว่าง ซิลิกอน (Si) กับออกซิเจน (O) แล้วมีการจัดเรียงอะตอม (Atom) เข้าด้วยกันใหม่อีกครั้งหนึ่ง (Reconstruction) ซึ่งการเปลี่ยนแปลงชนิดนี้ไม่สามารถเกิดขึ้นได้อย่างรวดเร็วและเมื่อเวลาเกิดจะต้องเริ่มที่ผิวของผลึกเสียก่อนแล้วจึงค่อย ๆ เปลี่ยนลึกเข้าไปสู่ไกลางของผลึกการเปลี่ยนแปลงลักษณะนี้เป็นไปอย่างช้า ๆ และทำให้เนื้อผลิตภัณฑ์ที่มีซิลิกามากจะมีการขยายตัวอย่างรวดเร็วที่อุณหภูมิที่มีการเปลี่ยนแปลงโครงสร้างและจะหดตัวอย่างรวดเร็วในขณะที่ปล่อยให้เย็นลงผ่านช่วงอุณหภูมิที่ลดลง

ตารางแสดงอุณหภูมิแต่ละรูป (Form) ที่ซิลิกา ( $\text{SiO}_2$ ) คงรูปอยู่ได้<sup>16</sup>

**Low Quartz (α)** คงรูป ณ อุณหภูมิห้องจนกระทั่งถึง 573 องศาเซลเซียส

**High Quartz (β)** คงรูปจากอุณหภูมิ 573 องศาเซลเซียสจนถึง 870 องศาเซลเซียส และสามารถคงอยู่ได้อุณหภูมิสูงกว่า 870 องศาเซลเซียส แต่มันจะไม่คงรูป

**Low Tridymite (α)** สามารถที่จะปรากฏอยู่ได้ ณ อุณหภูมิห้องจนถึง 117 องศาเซลเซียส แต่มันจะไม่คงรูป

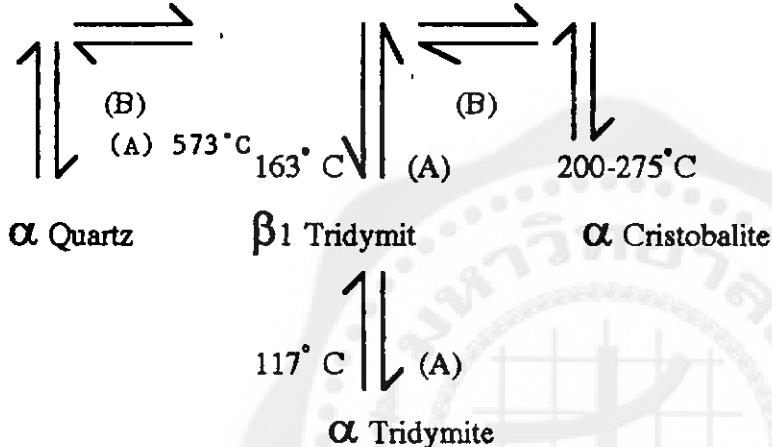
**Middle Tridymite Quartz (β1)** สามารถปรากฏอยู่ได้อุณหภูมิ 163 องศาเซลเซียส แต่ไม่คงรูป

**High Tridymite Quartz (β2)** สามารถที่จะปรากฏอยู่ได้อุณหภูมิสูงกว่า 160 องศาเซลเซียส และจะคงตัวอยู่ได้อุณหภูมิ 870-1,440 องศาเซลเซียส และที่อุณหภูมิสูงกว่า 1,470 องศาเซลเซียส จะไม่คงรูปและ Tridymite จะหลอมตัวที่อุณหภูมิ 1,670 องศาเซลเซียส

**Low Cristobalite (α)** สามารถที่จะปรากฏตัวที่อุณหภูมิสูงกว่า 163 องศาเซลเซียส จนถึง 200-275 องศาเซลเซียส แต่จะไม่คงรูป

**High Cristobalite ( $\beta$ )** สามารถที่จะปรากฏตัวอยู่ได้ที่อุณหภูมิสูงกว่า 200-275 องศาเซลเซียสและจะคงตัวอยู่ได้ที่อุณหภูมิ 1,470-1,710 องศาเซลเซียส ซึ่งอุณหภูมิ 1,710 องศาเซลเซียสจะเป็นจุดหลอมตัวของซิลิก้า ( $\text{SiO}_2$ )

จากข้อความที่กล่าวแล้วนั้นเขียนแสดงໄค์ตามแผนภาพดังต่อไปนี้



(A) เป็นการเปลี่ยนแปลงแบบ 2.2.1

(B) เป็นการเปลี่ยนแปลงแบบ 2.2.2

**2.3 ทัลค์ และสตีติไทด์ (Talc & Steatite)** เป็นสารประกอบของ Hydrated Magnesium Silicate โดยมีสูตรทางเคมีคือ

- Talc ( $3\text{MgO} \cdot 4\text{SiO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ )
- Steatite ( $4\text{MgO} \cdot 5\text{SiO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ )

ตามทฤษฎีทัลค์ มีสารประกอบดังนี้ มีแมกนีเซียมออกไซด์ ( $\text{MgO}$ ) 31.7 เปอร์เซนต์ ซิลิก้า ( $\text{SiO}_2$ ) 63.5 เปอร์เซนต์ และน้ำ 4.8 เปอร์เซนต์<sup>17</sup> ส่วนสตีติไทด์มีสารประกอบดังนี้ มีแมกนีเซียมออกไซด์ ( $\text{MgO}$ ) 33.5 เปอร์เซนต์ ซิลิก้า 62.70 เปอร์เซนต์ และน้ำ 3.8 เปอร์เซนต์<sup>18</sup> มีจุดหลอมตัวที่อุณหภูมิโดยประมาณ 1,490 องศาเซลเซียส มีลักษณะผิวลื่นคล้ายสนุ่ว จึงมีอีกชื่อหนึ่งว่าหินสนุ่ว (Soap Stone)

สเตทไทท์ (Steatite) จะมีเนื้อแน่นเป็นแร่ทุติยภูมิเกิดจากการผุสลายเปลี่ยนสภาพของแร่พวกลเมกนีเซียมซิลิกะ เช่น โอลิวิน (Olivine) ไพรอกซีน (Pyroxene) ใช้เป็นวัตถุดินหลักที่ผสมลงไปในเนื้อผลิตภัณฑ์ทำอนวนไฟฟ้าชนิด Steatite Insulators ในปริมาณ ร้อยละ 70-90 ใช้ในผลิตภัณฑ์กระเบื้องบุผนังปริมาณ ร้อยละ 40-50 ใช้ในผลิตภัณฑ์ภาชนะใส่อาหารปริมาณ ร้อยละ 5-10 ใช้ทำวัสดุทนไฟ เช่น แผ่นรองผลิตภัณฑ์ในเตาเผาประเกทคอร์เดียไรท์ (Cordierite) สูตรทางเคมีคือ  $2\text{MgO} \cdot 2\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{SiO}_2$  เพราะเป็นวัตถุดินที่ผสมลงในเนื้อดินปืนเพื่อช่วยให้ลดจุดหลอมละลาย ทนต่อการกัดกร่อนของกรด ค่าง ป้องกันการทานตัวของเนื้อผลิตภัณฑ์และน้ำเคลือบทนต่อการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิอย่างรวดเร็ว เพิ่มความแข็งแรง

**2.4 ไฟโรฟิลไลท์ (Phyrophyllite)** เป็นสารประกอบของ Hydrous Aluminum Silicate ( $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 4\text{SiO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ) ตามทฤษฎีไฟโรฟิลไลท์ มีสารประกอบดังนี้ อลูมีนา ( $\text{Al}_2\text{O}_3$ ) 28.3 เปอร์เซนต์ ซิลิก้า 66.7 เปอร์เซนต์ และน้ำ 5.0 เปอร์เซนต์<sup>19</sup> มีจุดหลอมเหลวที่อุณหภูมิโดยประมาณ 1,700 องศาเซลเซียส มีคุณสมบัติทางกายภาพคล้ายกับดิน (Kaolin) เพียงแต่มีสารประกอบซิลิก้า ( $\text{SiO}_2$ ) มากกว่าดินนีเองจึงทำให้มีความเหนียวและนุ่มเมื่อผสมกับน้ำแต่สามารถนำมาใช้แทนดิน หินเจี้ยวหุ่มานและหินพื้นมาได้โดยการนำไปใช้ในสูตรส่วนผสมของเนื้อดินปืนและน้ำเคลือบอนามัยนำผสมในการผลิตภัณฑ์ประเกทอุปกรณ์ฉนวนไฟฟ้า วัสดุทนไฟ และอุฐทนไฟที่มีคุณสมบัติเป็นกรด (Acid Brick) เพราะมีคุณสมบัติทนต่อการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิอย่างรวดเร็วมีเปอร์เซนต์การหดตัวต่ำเพิ่มความแข็งแกร่งภายหลังจากการเผา

**2.5 เน็บฟไนไซไนท์ (Nepheline Syenite)** เป็นหินอัคนี (Igneous Rock) ชนิดหนึ่งส่วนประกอบจะมีแร่ไมโครไคลน์ (Microcline) และแอลบิท (Albite) อยู่ในสูตรส่วนประกอบทางเคมีคือ ( $\text{K}_2\text{O} \cdot 3\text{NaO} \cdot 4\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 9\text{SiO}_2$ )

ตามทฤษฎีเน็บฟไนไซไนท์ มีสารประกอบดังนี้ มีโซಡีต (K<sub>2</sub>O) 7.67 เปอร์เซนต์ โซดา (Na<sub>2</sub>O) 15.14 เปอร์เซนต์ อลูมีนา ( $\text{Al}_2\text{O}_3$ ) 33.19 เปอร์เซนต์ และซิลิกา ( $\text{SiO}_2$ ) 44.0 เปอร์เซนต์<sup>20</sup>

มีจุดหลอมตัวที่อุณหภูมิประมาณ 1,200 องศาเซลเซียส เป็นวัตถุดิบที่ใช้แทนบางส่วนของหินพื้นน้ำ ใช้เป็นส่วนผสมของเนื้อผลิตภัณฑ์เครื่องสุขภัณฑ์ กระเบื้องปูพื้น และกระเบื้องฝาผนัง เป็นต้น เพราะจะทำให้สูตรส่วนผสมของเนื้อผลิตภัณฑ์เหล่านี้มีจุดหลอมตัวต่ำลง

**2.6 เถ้ากระดูก (Bone Ash)** มีสูตรทางเคมีคือ  $4\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2\text{CaCO}_3$  เป็นวัตถุดิบที่ได้จากการนำเอาระดูกของสัตว์ เช่น วัว ควาย ไปทำการเผา (Calcined) ในอุณหภูมิประมาณ 900-1,050 องศาเซลเซียส แล้วนำมาบดให้ละเอียด ในชึ้นถ้ากระดูกจะมีส่วนประกอบของแคลเซียมฟอสเฟต และแคลเซียมคาร์บอนेट ในขณะเดียวกัน แคลเซียมฟอสเฟต นอกจากจะได้จากชึ้นถ้ากระดูกแล้วยังได้จากแร่อพาไทท์ (Apatite) หรือไครแคลเซียมฟอสเฟต (Tricalcium Phosphate) มีสูตรทางเคมีคือ  $\text{CaF}_2 \cdot 3\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$

ถ้ากระดูกเป็นวัตถุดิบที่สำคัญของสูตรส่วนผสมในเนื้อผลิตภัณฑ์ที่ต้องการความขาวและโปร่งแสง ได้คือ ผลิตภัณฑ์จำพวกโบน์ชีนา (Bone China) ได้แก่ ถ้วยชาม ชุดกาแฟอย่างดี และเนื้อผลิตภัณฑ์จำพวกนี้จะมีความบางมากแต่แข็งแกร่ง

ถ้าสมบัติเฉพาะของถ้ากระดูกคือ เป็นตัวลดจุดหลอมละลายในอุณหภูมิสูงคือ 1,300 องศาเซลเซียส

**2.7 แคลเซียมคาร์บอนेट (Calcium Carbonate)** เกิดในรูปของแร่แคลไซด์ (Calcite) ในหินปูน หินอ่อน ชอล์ก เป็นสารประกอบแคลเซียมคาร์บอนेट ( $\text{CaCO}_3$ ) ตามทฤษฎี จะประกอบด้วย แคลเซียมออกไซด์ ( $\text{CaO}$ ) 56.3 เปอร์เซนต์ และคาร์บอนไดออกไซด์ ( $\text{CO}_2$ ) 43.97 เปอร์เซนต์ มีจุดหลอมตัวที่อุณหภูมิประมาณ 2,570 องศาเซลเซียส ถ้ายังตัวให้ก้าซคาร์บอนไดออกไซด์ที่อุณหภูมิประมาณ 900 องศาเซลเซียส จะได้แคลเซียมออกไซด์ ( $\text{CaO}$ )

แคลเซียมคาร์บอนেตหรือที่เรียกว่า ไวนท์ติง (Whiting) นำมาผสมในสูตรส่วนผสมของเนื้อดินปืนและน้ำเคลือบเพื่อช่วยในการลดจุดหลอมละลายในอุณหภูมิสูงลดเปอร์เซนต์การขยายตัวเมื่อได้ลดความร้อน ทนต่อการกัดกร่อนของกรดเจ็อจาง มีความแข็งแรงดี และช่วยให้เคลือบให้หล่อตัวดีขึ้น

**2.8 โคลอไมท์ (Dolomite)** มีสูตรทางเคมีคือ  $(CaCO_3 \cdot MgCO_3)$  เป็นสารประกอบการบอนเนตของแคลเซียม และแมกนีเซียมในอัตราส่วน 1 : 1 คือ ตามทฤษฎี โคลอไมท์ จะมีสารประกอบดังนี้ มีแคลเซียมคาร์บอนे�ต ( $CaCO_3$ ) 54 เปอร์เซนต์ แมกนีเซียมคาร์บอนे�ต 46 เปอร์เซนต์<sup>21</sup> มีจุดหลอมตัวที่อุณหภูมิประมาณ 1,000 องศาเซลเซียส

โคลอไมท์ เป็นวัตถุคุณิตที่ได้มาจากการเกิดการแปรสภาพของหินปูน (Lime Stone) นิยมนำมาใช้ผสมในเนื้อผลิตภัณฑ์โคลอไมท์ ผสมในเนื้อกระเบื้อง เครื่องสุขภัณฑ์เป็นส่วนผสมในการทำวัสดุหูไฟ เช่น อิฐหูไฟโคลอไมท์ และเป็นส่วนผสมในน้ำเคลือบเพื่อลดจุดหลอมละลาย ลดการพุนตัวมีความแข็งแกร่ง เป็นต้น

**2.9 อลูมิն่า (Alumina)** มีสูตรทางเคมีคือ  $Al_2O_3$  มีจุดหลอมตัวที่อุณหภูมิประมาณ 2,050 องศาเซลเซียส ถ้าอยู่ในรูปของสารอิสระมีน้ำหนักตัวเช่น ไดแอสโพร์ (Diaspore สูตรทางเคมีคือ  $Al_2O_3 \cdot H_2O$ ) บ็อกไซต์ (Bauxite สูตรทางเคมีคือ  $Al_2O_3 \cdot 2H_2O$ ) และ gibbsite (Gibbsite สูตรทางเคมีคือ  $Al_2O_3 \cdot 3H_2O$ ) ถ้าเผาໄล่น้ำออก และเพิ่มอุณหภูมิให้สูงพอที่จะไม่ทำให้หล่อตัวอีกต่อไปใช้ทำวัสดุหูไฟที่มีอลูมิն่าสูง อลูมิն่าที่เกิดเป็นผลึกคือ คอรัมดัม (Corundum) ใช้ทำผลิตภัณฑ์ที่ใช้ขัดหรือตัด (Abrasive) และอลูมิն่าที่มีความบริสุทธิ์สูงใช้ทำผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ชนิดพิเศษ (Fine Ceramics)

อลูมิն่า ( $Al_2O_3$ ) ที่อยู่ในรูปของสารประกอบในวัตถุคุณิตต่าง ๆ เช่น ดิน ( $Al_2O_3 \cdot 2SiO_2 \cdot 2H_2O$ ) และหินฟันม้า ( $K_2O \cdot Al_2O_3 \cdot 6SiO_2$ ) ถูกนำมาใช้เป็นส่วนผสมในเนื้อดินปืนและน้ำเคลือบ

## เนื้อคินปืน (Clay Bodies)

เนื้อคินปืน คือ การนำดินผสมกับวัตถุคิบที่เป็นอนินทรียสารที่เป็นอโทหะตังแต่ 2 ชนิดขึ้นไปทั้งวัตถุคิบที่มีความเหนียวได้แก่ ดินคำ ดินขาว ฯลฯ และวัตถุคิบประเภทที่ไม่มีความเหนียวได้แก่ หินพื้นแม้ หินเขียวหุนман หินปูน หินโคลไมท์ หัลค์ ฯลฯ โดยมีการคิดคำนวณตามสูตรส่วนผสม มีการทดสอบทางเคมีและฟิสิกส์ก่อนและหลังเผา เพื่อให้ได้ตามวัตถุประสงค์ของการผสมเนื้อคินปืนนั้นอย่างแน่นอนและมีคุณสมบัติความต้องการ

### วัตถุประสงค์ของการเตรียมเนื้อคินปืน

วัตถุประสงค์ของการเตรียมเนื้อคินปืนคือ การปรับปรุงและพัฒนาคุณสมบัติของเนื้อคินให้สอดคล้องกับความต้องการในการนำไปใช้ให้เหมาะสมกับชนิดของผลิตภัณฑ์เซรามิกส์แต่ละประเภทสัมพันธ์กับวิธีการขึ้นรูปผลิตภัณฑ์แต่ละชนิดเพื่อให้ได้ผลิตภัณฑ์ที่มีคุณภาพกับการนำไปใช้ ซึ่งสามารถแบ่งออกได้เป็น 3 ลักษณะคือ

1. การปรับปรุงและพัฒนาคุณสมบัติทางเคมี เป็นการปรับปรุงและพัฒนาคุณสมบัติทางเคมีของเนื้อคินปืน เพื่อให้เหมาะสมซึ่งมีลักษณะและคุณสมบัติที่สำคัญคือ

1.1 การเปลี่ยนสีของเนื้อคินปืนเพื่อให้ได้สีเนื้อคินปืนตามความต้องการ มีวิธีการโดยใช้วัตถุคิบที่เป็นสารเคมีบางตัวที่ทำให้เกิดสีเช่น ไส่เหล็กออกไซด์ ( $Fe_2O_3$ ) ผสมลงไปในเนื้อคินปืนจะทำให้เนื้อคินปืนเป็นสีน้ำตาล ไส่โคโนลท์ออกไซด์ ( $CoO$ ) ผสมลงไปในเนื้อคินปืนจะทำให้เนื้อคินปืนเป็นสีน้ำเงิน หรือใช้ผงสีสำเร็จรูปทางเซรามิกส์ (Stain) ตามสีที่ต้องการผสมลงไปในเนื้อคินปืนน้ำหนักของสีอ่อน แก่ จึงอยู่กับจำนวนเปอร์เซนต์ที่ใช้ผสมลงไปในเนื้อคินปืน

1.2 การปรับคุณสมบัติของเนื้อคินปืน เพื่อให้เนื้อคินปืนมีคุณสมบัติที่ต้องการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิอย่างรวดเร็ว เช่น ไส่วัตถุคิบประเภทที่ไม่มีความเหนียวคือ หัลค์ ไฟโรฟิลไลท์ ผสมลงไปในเนื้อคินปืนตามสูตร ส่วนผสมที่จะทำเป็นภาชนะหุงต้ม เป็นต้น

1.3 การปรับคุณสมบัติด้านความขาวและไปร่องแสงโดยการใช้ถ้ากระถุงผสานลงไปในเนื้อดินปืน ตามสูตรส่วนผสมก็จะช่วยให้เนื้อดินปืนนั้นมีความขาวเพิ่มขึ้น และไปร่องแสงภายหลังจากการเผาตามอุณหภูมิที่กำหนด

## 2. การปรับปรุงและพัฒนาคุณสมบัติทางด้านพิเศษ

2.1 การปรับคุณสมบัติด้านความเหนียวของเนื้อดินปืน ถ้าสูตรส่วนผสมของเนื้อดินปืนที่ต้องการความขาวมากเนื้อดินปืนจะมีความเหนียวหนืดอย่างวัตถุคิบที่ให้เป็นส่วนผสมจะเป็นวัตถุคิบประเภทที่ไม่มีความเหนียว ได้แก่ ดินขาว หินเจี้ยว หินแม่น้ำ หินฟินแม้ เถ้ากระถุง อยู่ในสูตรส่วนผสมของเนื้อดินปืนเป็นจำนวนมากทำให้ยากต่อการขึ้นรูป วิธีการเพิ่มความเหนียวเพื่อให้ง่ายต่อการขึ้นรูปโดยที่คุณสมบัติทางด้านความขาวของเนื้อดินปืนไม่เสียไปโดยการใส่วัตถุคิบ เช่น ดินเบนโทไนท์ ดินขาวเหนียวเพียงเล็กน้อยรวมทั้งกรรมวิธีการหมักดิบด้วยที่ช่วยในการเพิ่มความเหนียว

2.2 การปรับคุณสมบัติด้านการหล่อตัว ดินที่มีการหล่อตัวสูงได้แก่ดินที่มีความเหนียวมาก เพราะมีขนาดอนุภาคของเม็ดดินเล็กมาก ได้แก่ ดินคำ (Ball Clay) ดินเอิร์ฟเรนแวร์ หรือดินเหนียวธรรมชาติที่มีตามท้องถิ่น ต่าง ๆ เช่น ดินเหนียวปากเกร็ด ดินเหนียวด่านเกวียน ดินเหล่านี้มีอัจฉริยะไปใช้และมีความต้องการลดอัตราการหล่อตัวที่สูงมีวิธีการคือ โดยการใช้วัตถุคิบ เช่น ดินขาว ซิลิก้า ดินเซือ ทราย ผสมลงไปในสูตรส่วนผสม เนื้อดินปืน เพื่อช่วยลดอัตราการหล่อตัวและแตกร้าวได้

3. การปรับปรุงและพัฒนาคุณสมบัติทางด้านความร้อน เป็นการปรับปรุงและพัฒนาคุณสมบัติของเนื้อดินปืน เพื่อให้มีความสัน พันธ์ และสอดคล้องกับปฏิกริยาทางด้านความร้อนและกระบวนการเผาเพื่อให้มีความเหมาะสมกับเนื้อผลิตภัณฑ์แต่ละชนิด

3.1 การปรับคุณสมบัติของเนื้อดินปืนเพื่อให้ได้รับความร้อนสูงขึ้น โดยการใช้วัตถุคิบ เช่น ดินขาว อลูมิն่า ผสมลงไปในดินตามสูตรส่วนผสมเพื่อใช้กับเนื้อผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ชนิดต้องการทนความร้อนได้สูง

3.2 การปรับคุณสมบัติของเนื้อดินปั้นเพื่อให้มีจุดสูกตัวต่ำลง โดยการใช้วัตถุดิบที่เป็นตัวลดจุดหลอดละลาย (Flux) เช่น หินพันม้า ไวท์ติง ทัลค์ เป็นต้น เพื่อช่วยให้เนื้อดินถึงจุดสูกตัวเร็วขึ้น<sup>22</sup>

3.3 การปรับคุณสมบัติของเนื้อดินปั้น เพื่อให้ทนต่อการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิอย่างรวดเร็ว โดยการใช้วัตถุดิบ เช่น ไฟโรฟิลไลท์ ทัลค์ และสตีทไทท์ เข้าไปในสูตรส่วนผสมของเนื้อดินปั้นผลิตภัณฑ์ที่ทำเป็นภาชนะหุงต้ม

### ลักษณะของดินที่ใช้ในการขึ้นรูป

การขึ้นรูปผลิตภัณฑ์มีด้วยกันหลายวิธี เช่น การขึ้นรูปด้วยมือ (Hand Forming Method) การขึ้นรูปด้วยเปลี่ยนมุน (Throwing Method) การขึ้นรูปด้วยใบมีด (Jigging Method) การขึ้นรูปด้วยการรีดดิน (Extrusion Method) การขึ้นรูปด้วยการอัดดิน (Pressing Method) และการขึ้นรูปด้วยการหล่อผ่าน้ำดิน (Slip Casting Method) เนื้อดินปั้นที่ใช้ในการขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ตามวิธีการดังกล่าวข้างต้นจะต้องคำนึงถึงคุณสมบัติความเหนียว สมกับวิธีการขึ้นรูปแต่ละวิธี ทั้งนี้เนื่องจากเนื้อดินปั้นแต่ละชนิดนั้น เหมาะสมที่จะขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ด้วยวิธีการใดวิธีการหนึ่งหรือสองแต่เมื่อได้เหมาะสมกับการขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ทุกวิธีการ ดังนั้นเนื้อดินปั้นที่ใช้ในการขึ้นรูปผลิตภัณฑ์มีอยู่ 3 ลักษณะคือ

เนื้อดินที่มีความเหนียว เป็นเนื้อดินปั้นที่จะนำไปขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ที่จะต้องใช้ความเหนียวในการขึ้นรูปได้แก่ การปั้นด้วยมือ แบบหมุน ใบมีด (Jigger) รีดดิน และอัดดิน โดยเฉพาะการปั้นด้วยมือและแบบหมุนนั้นเนื้อดินอาจมีความเหนียวมากกว่าการขึ้นรูปอย่างอื่น เช่น ใบมีด (Jigger) รีดดิน และอัดดิน

เนื้อดินชนิดนี้อาจบดได้จากแหล่งธรรมชาติหรือผสมเข้ามาใหม่ตามสูตรส่วนผสมโดยใช้วัตถุดิบหลักที่สำคัญได้แก่ ดินคำ (Ball Clay) - ดินเหนียว - ดินขาว - ซิลิก้า หรือดินคำ (Ball Clay) - ดินเหนียว - ดินขาว - หินพันม้า โดยมีอัตราส่วนของน้ำที่ผสมอยู่ในเนื้อดินปั้นประมาณ 14 - 20 เปอร์เซนต์ และสามารถเติมดินแทนโถไวน์ในอัตราส่วน 2 เปอร์เซนต์ ลงไปเพื่อช่วยเพิ่มความเหนียว

เนื้อดิน น้ำดินหรือน้ำสลิปคือ ดินผสมกับน้ำที่เป็นลักษณะน้ำดินเหลวที่สำคัญ จะต้องมีความเข้มข้นอนุภาคของเม็ดดินจะต้องมีการกระจายตัว หรือแขวนลอยไม่ตกตะกรอน

น้ำดินหรือสลิปเป็น Clay Bodies อย่างเดียวที่ขึ้นรูปด้วยการหล่อ (Slip Casting) โดยมีวิธีการทำน้ำดินตามสูตรส่วนผสมอย่างง่ายคือใช้วัตถุดินเซ่น ดินขาว - ดินดำ - หินพื้นแม่ รวม 100 ส่วนต่อน้ำ 24-30 ส่วน แล้วใส่สารช่วยในการกระจายตัวคือโซเดียมซิลิกเกต ในอัตราส่วนประมาณ ร้อยละ 0.3

อนึ่งคินโดยทั่วไปนั้นไม่สามารถจะนำมาทำน้ำดินหรือสลิปได้โดยเฉพาะคินที่มีความเหนียวมีเหล็กและด่างต่าง ๆ อยู่มาก เพราะอนุภาคของเม็ดดินละเอียดมากและมีการหักломและหมักตามธรรมชาติพร้อมกับมีสิ่งเจือปนต่าง ๆ เจิงทำให้อนุภาคของเม็ดดินประเทณ์กระจายตัวยากถึงแม้จะทำเป็นดินໄได้แล้วน้าไปหล่อในแบบก็จะมีปัญหาเรื่องเนื้อติดแบบพิมพ์ (Mold) มีปอร์เซนต์การหดตัวที่สูงจึงทำให้เกิดการดึงตัวและทำให้ผลิตภัณฑ์แตกร้าวในแบบพิมพ์ได้ง่าย ดังนั้นจึงต้องใช้คินที่มีความบริสุทธิ์มาก ๆ เช่น ดินขาว - ดินดำ (Ball Clay) ซึ่งจะมีคุณสมบัติในการกระจายตัวได้ดี

คินผง คินผงในที่นี้คือ เนื้อดินปืนที่เป็นเม็ดดินเล็ก ๆ แต่ไม่ถึงขนาดเป็นผงฝุ่น เนื้อดินปืนจะอยู่ในสภาพร่วนซุย มีน้ำผสมอยู่ในอัตราส่วน 6-14 เปอร์เซนต์ ถูกลักษณะของเนื้อดินปืนชนิดนี้จะไม่เข้ากันถึงกับเหนียวแต่คินผงนี้เมื่อได้รับการ กด บีบ กระแทก อย่างแรงก็สามารถอัดรวมกันเป็นรูปร่างตามแบบพิมพ์ที่กำหนดไว้ได้โดยง่าย

คินผงนี้จะต้องนำไปขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ด้วยเครื่องมือ อาทิ เมตริกไซ โคลิก แบบธรรมชาติหรือแบบอัตโนมัติได้ ซึ่งแม่พิมพ์ต้องสร้างด้วยเหล็กแข็ง การขอกแบบผลิตภัณฑ์ขึ้นรูปด้วยวิธีนี้จะต้องคำนึงถึงความเรียบง่ายสะดวกต่อการถอดออกจากการแม่พิมพ์ ผลิตภัณฑ์ที่ขึ้นรูปด้วยวิธีการนี้ได้แก่ กระเบื้องญี่ปุ่น กระเบื้องญี่ปุ่นนัง อิฐประดับ อิฐทนไฟ และกระเบื้องฉนวนไฟฟ้า เป็นต้น

## ประเภทของเนื้อดินปั้น

เนื้อดินปั้นที่ใช้ทำผลิตภัณฑ์เซรามิกส์มีอยู่ 3 ลักษณะคือ เนื้อดินที่มีความเหนียวแน่นคิดและคินผง การนำเนื้อดินเหล่านี้ไปใช้ต้องให้หมายรวมกับกรรมวิธีการขึ้นรูปแล้วขึ้นต้องมีการพิจารณาจากผู้เชี่ยวชาญว่าจะนำไปผลิตเป็นผลิตภัณฑ์เพื่อการใช้สอยทางด้านใด ประเภทของเนื้อดินปั้นที่ใช้จะต้องมีคุณสมบัติเฉพาะทางที่หมายรวมกับผลิตภัณฑ์ที่จะผลิตด้วยซึ่งประเภทของเนื้อดินปั้นที่สำคัญคือ

**เนื้อดินเอิร์ทเรนแวร์ (Earthenware Bodies)** เนื้อดินเอิร์ทเรนแวร์ คือเนื้อดินปั้นส่วนใหญ่จะเป็นดินเหนียวธรรมชาติได้แก่ ดินเหนียวท้องถิ่นทั่วไป เช่น ดินเหนียวปากเกร็ด ดินเหนียวค่านเกวียน ลักษณะของเนื้อดินชนิดนี้คือ จะมีความเหนียวมาก มีเปลอร์เซนต์การหดตัวเมื่อแห้งและหลังจากการเผาสูงเนื้อดินจะมีจุดสูกตัวต่ำ การใช้ชุบภูมิในการเผาคือประมาณไม่เกิน 1,100 องศาเซลเซียส เนื้อดินจะมีความพรุนตัวสามารถดูดซึมน้ำได้มากกว่าเนื้อดินชนิดอื่น ซึ่งเนื้อดินตอนเป็นดินดิบจะมีสีน้ำตาลน้ำตาลแดงหรือดำ เนื้อละเอียดจนถึงหยาบเด็กน้อย หลังจากการเผาจะมีสีส้ม น้ำตาลแดง หรือสีน้ำตาลเข้ม เนื่องจากมีสารประกอบ เช่น เหล็กออกไซด์ แมลงวันสีดา ออกไซด์ และด่างต่าง ๆ เจือปนอยู่มาก

ในการผสมเนื้อดินเอิร์ทเรนแวร์ ส่วนมากมักจะใช้คือดินเหนียวในท้องถิ่นเป็นหลัก เพราะหาได้ง่าย ราคาถูก ง่ายต่อการขนส่ง อย่างไรก็ตามก่อนนำดินเหล่านี้มาใช้ควรจะมีการทดสอบคุณสมบัติของดินก่อน ได้แก่การทดสอบทางด้าน ความเหนียว การหดตัวเมื่อแห้งและหลังจากการเผา การดูดซึมน้ำ จุดสูกตัว และสีที่ได้หลังจากการเผา เมื่อได้ผลจากการทดสอบแล้วจะได้ปรับปรุงคุณสมบัติของดินนี้ให้หมายรวมกับการใช้ทำผลิตภัณฑ์นั้น ๆ วิธีการปรับปรุงดิน เช่น ดินที่มีจุดสูกตัวที่คุณภูมิสูง เดิมเหล็กออกไซด์ แคลเซียมคาร์บอนต์ หรือทัลค์ จะทำให้เนื้อดินนี้มีจุดสูกตัวที่คุณภูมิต่ำลงแต่มีการหดตัวมากขึ้น ถ้าดินที่มีจุดสูกตัวต่ำเดิมวัตถุดินที่มีคุณสมบัติจุดสูกตัวที่คุณภูมิสูง ได้แก่ ดินขาว ดินทนไฟ ทรัพย์ และอัญมณี จะทำให้ดินนี้มีจุดสูกตัวที่คุณภูมิสูงขึ้น และทำให้ดินนี้มีการหดตัวต่ำลงได้ รวมถึงความเหนียวจะน้อย

ลงด้วย หรือถ้าต้องการให้คินมีสีเข้มขึ้นทำได้ด้วยวิธีการเติมเหล็กออกไซด์ แมงกานีส ไอออกไซด์ลงไปในเนื้อดิน คินนี้จะมีสีที่เข้มขึ้นตามความต้องการ

ตัวอย่างสูตรส่วนผสมของเนื้อดิน เอิร์ทแคนเวร์<sup>23</sup>

อุณหภูมิ 1,100 องศาเซลเซียสหรือประมาณ Cone 02

วัตถุคิบ	สูตรที่									
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
คินเหนียวปากเกร็ด	80		75	5	70		65	5	60	20
คินเหนียวด่านเกวียน		80	5	75		70	5	65	20	60
คินขาวสำปาง			12	12					5	5
คินคำสุราษฎร์ธานี	5	5	3	3	10	10	15	15		
หินเขียวหุ่มนา	15	15	5	5	10	10	7	7	10	10
คินทนไฟโคลไม้ลาย					5	5	3	3	5	5
หัลค์					3	3	2	2		
เหล็กออกไซด์					2	2	2	2		
แมงกานีสไอออกไซด์							1	1		

เนื้อดินสโตนแวร์ (Stoneware Bodies) เป็นเนื้อดินสโตนแวร์ คือเนื้อดินปั้นที่ได้จากแหล่งธรรมชาติที่มีคุณสมบัติเป็นคินทนไฟ (Fire Clays) ที่มีชีวิตภาพสมอยู่ในดินมาก เช่น คินคำโคลไม้ลาย จังหวัดปราจีนบุรี คินเหนียวแมริม จังหวัดเชียงใหม่ โดยอาจบดขึ้นมาใช้ได้เลย แต่ปัจจุบันนิยมน้ำเนื้อดินปั้นสโตนแวร์ที่มีวิธีการผสมวัตถุคิบบางตัวขึ้นไปเพื่อช่วยปรับคุณสมบัติ เช่น ผสมหินฟันน้าข้าไปเพื่อช่วยลดจุดสุกตัวผสมชีวิตภาพ เพื่อเพิ่มความแข็งแกร่งผสมคินเชื้อ (Grog) เพื่อให้คินทรงตัวได้ดี ไม่บิดเบี้ยวง่ายและมีการหดตัวน้อยลงซึ่งเนื้อดินนี้จะต้องมีคุณสมบัติก็ต้องมีความแข็งแกร่ง ผา

ถึงจุดสูงตัวไม่มีความพุ่นตัวเมื่อทำเป็นผลิตภัณฑ์จะเนื้อแน่นเหมือนเนื้อแก้วเมื่อเวลาจะมีเสียงดังกังวาน ทนต่อสภาพความเป็นกรดและค่างได้ดี มีอัตราการดูดซึมน้ำอย่างหรือไม่มีเลย โดยการใช้อุณหภูมิในการเผาประมาณ 1,200-1,350 องศาเซลเซียส

แต่ในขณะเดียวกันก็สามารถผสมเนื้อดินสโตนแวร์ขึ้นมาใหม่แทนเนื้อดินสโตนแวร์จากธรรมชาติได้โดยมีคุณสมบัติใกล้เคียงกันโดยใช้ดินขาว ดินบอลล์เคลล์ หินฟันม้า ชิลิกา และเหล็กออกไซด์ ในสูตรส่วนผสมที่พอเหมาะ

หัวอย่างสูตรส่วนผสมของเนื้อดินสโตนแวร์<sup>24</sup>  
อุณหภูมิ 1,250 องศาเซลเซียส หรือประมาณ Cone 9

วัตถุคิบ	สูตรที่			
	1	2	3	4
ดินคำโโคกไม้ลาย	55			35
ดินเหนียวแมริม		50		45
ดินขาว	20	10	10	
ดินบอลล์เคลล์		10	60	
หินฟันม้า	10	20	15	10
ชิลิกา	15	10	10	10
เหล็กออกไซด์			5	
ความเหนียว	ดี	ดี	ดี	ดี
การหดตัวเมื่อแห้ง	5%	4.2%	4.8%	5.4%
การหดตัวเมื่อเผา	12.6%	12.9%	13.2%	13.8%
การดูดซึมน้ำ	5%	2.2%	2%	1.3%

เนื้อดินปืนชนิดวิทเรียส-กึ่งวิทเรียส (Vitreous-Semi Vitreous Bodies) เนื้อดินปืนชนิดวิทเรียส นั้นคือ เนื้อดินปืนที่ใช้ทำผลิตภัณฑ์พากไวท์แวร์ (Whiteware) หรือผลิตภัณฑ์ประเภทเนื้อสีขาวໄค์แก๊ส ผลิตภัณฑ์ประเภทเนื้อละเอขดส่วนใหญ่แล้วໄค์แก๊สพอกผิวยาน ฝ้ายกาไฟ ชุดอาหาร และอุปกรณ์จำนวนมากไฟฟ้าต่าง ๆ ที่เผาในอุณหภูมิ 1,350-1,450 องศาเซลเซียส จนผลิตภัณฑ์ถึงจุดสุกตัวมีความแข็งแกร่งทึบแสงหรือโปร่งแสง มีลักษณะเป็นเนื้อแก้วมีอัตราการอุดซึมน้ำระหว่าง 0-1.0 เปอร์เซนต์

สำหรับเนื้อดินปืนกึ่งวิทเรียสนั้น เป็นสีขาวเข้มกัน แต่มีความแข็งแกร่งและโปร่งแสงน้อยกว่าเผาในอุณหภูมิประมาณ 1,250-1,350 องศาเซลเซียส มีอัตราการอุดซึมน้ำประมาณ 4-10<sup>25</sup> เปอร์เซนต์ แต่นำมาเคลือบเพื่อป้องกันการอุดซึมน้ำ

ผลิตภัณฑ์ที่ทำจากเนื้อดินวิทเรียสและกึ่งวิทเรียสนี้จะนิยมนำมาทำการเคลือบใส่หรือเคลือบสีตกแต่งด้วยวิธีเย็บลายให้เคลือบ บนเคลือบ หรือการทำรูปลอก เป็นต้น แต่คุณภาพของเนื้อดินนั้นจะขึ้นอยู่กับการเลือกใช้ดินที่มีคุณภาพมีความบริสุทธิ์สูงมีความขาว โดยเฉพาะเนื้อดินปืนกึ่งวิทเรียส นั้นจะใช้หัลค์ หรือโคลไมท์เพื่อช่วยเร่งปฏิกิริยาการกลาญเป็นแก้ว<sup>26</sup>

#### ตัวอย่างสูตรส่วนผสมของเนื้อดินวิทเรียส<sup>26</sup>

อุณหภูมิ 1,225 องศาเซลเซียส หรือประมาณ Cone 8 และ

อุณหภูมิ 1,250 องศาเซลเซียส หรือประมาณ Cone 9

วัสดุคุณ	สูตรที่								
	1	2	3	4	5	6	7	8	9
ดินขาว	21.7	28	24	18	38	34.5	22	15	21
ดินคำ	10.2	25	28	38	17	16.5	30	36	31
หินเจียวนูนาน	48.3	36	35	32	32	35.5	33	36	34
หินฟันม้า	19.8	11	13	12	13	13.5	15	13	14
จุลสุกตัว Cone	8	8	9	9	8	8	8	8	8

และตัวอย่างสูตรส่วนผสมของเนื้อคินกีวิเทรียส์<sup>27</sup>  
อุณหภูมิ 1,210 องศาเซลเซียสหรือประมาณ Cone 7 ถึง  
อุณหภูมิ 1,250 องศาเซลเซียสหรือประมาณ Cone 9

ผลิตภัณฑ์	วัตถุคิบ						
	Pyro	Kaolin	Ball Clay	Quartz	Feldspar	Tale	Whiting
General Earthenware	-	20-30	20-30	0-40	-	-	0-15
Dinnerware	15	30	20	20	4	1	1
Sanitaryware	30	23	27	27	3	-	1

เนื้อคินพอร์สเลน (Porcelain Bodies) เนื้อคินพอร์สเลนเป็นเนื้อคินที่เตรียมขึ้น เป็นพิเศษวัตถุคิบที่สำคัญได้แก่ ดินขาว หินเจี้ยวหานุมาן หินฟันม้า และดินขาว เหนี่ยว (Ball Clay) เนื้อคินปอร์สเลนที่เตรียมขึ้นจะมีความเหนียวแน่นอย่างต้องนำไปขึ้นรูปด้วยวิธีหล่อในน้ำคิน (Slip Casting) และขึ้นรูปด้วยใบมีด (Jigging) เพราะเนื้อคินพอร์สเลนจะต้องมีความขาววัตถุคิบที่ใช้จะต้องมีความบริสุทธิ์สูง ดังนั้นคินขาวเหนี่ยว (Ball Clay) จึงต้องใช้ให้น้อยที่สุดในสูตรส่วนผสมคุณสมบัติของเนื้อคินพอร์สเลนคือ เป็นเนื้อคินที่แข็งนิ่งจุดสูกตัวหลอมกล้ายเป็นแก้วมีความแข็งแกร่ง น้ำและของเหลว ไม่สามารถซึมผ่านໄได้ (Vitreousware) มีความขาว บางและ โปร่งแสงໄได้ โดยใช้อุณหภูมิในการเผาผลิตภัณฑ์ที่อุณหภูมิประมาณ 1,250-1,450 องศาเซลเซียส และมีอัตราการคูลช์มั่นน้ำ 0-1.0 เปอร์เซนต์

อนึ่งเนื้อคินปอร์สเลนที่เตรียมขึ้นนี้ ถ้าเผาในอุณหภูมิที่เกินจุดสูกตัวของเนื้อคิน จะทำให้เนื้อคินนี้ บิดเบี้ยว และทรุดตัวได้ง่าย ฉะนั้น จะต้องมีการศึกษาทดลองทุกขั้นตอนตั้งแต่รูปแบบของผลิตภัณฑ์การบรรจุผลิตภัณฑ์เข้าเตาเผาและการเผา เป็นต้น

นอกจากนี้จุดหลอมตัวของน้ำเคลือบจะต้องมีความหมายสนับสนุนจุดสูกตัวของเนื้อคินคือมีลักษณะผ้านกกลายเป็นเนื้อเดียวกัน

เนื้อดินพอร์سلีนยังมีแบ่งแยกออกไปอีกหลายชนิดโดยการเติมวัตถุดิบบางตัวเข้าไปเพื่อให้เหมาะสมกับการใช้งานแต่ละประเภทและมีคุณสมบัติเฉพาะตามความต้องการ เนื้อดินพอร์เซลีนนิยมนำไปผลิตเป็นผลิตภัณฑ์ต่าง ๆ ได้แก่ ชุดอาหาร ชุดกาแฟ อุปกรณ์ทางเคมี และทางการแพทย์

### ประเภทต่าง ๆ ของเนื้อดินปอร์เซลีน

- Soft Porcelain
- Hard Porcelain
- Bone China
- Technical Vitreous Porcelain
- High - Strength Electrical Porcelain
- Mullite Porcelain
- Zircon Porcelain
- High Alumina Porcelain

ตัวอย่างสูตรส่วนผสมของเนื้อดินปอร์เซลีน<sup>28</sup>  
อุณหภูมิ 1,285 องศาเซลเซียส หรือประมาณ Cone 11

วัตถุดิบ	สูตรที่				
	1	2	3	4	5
Kaolin	45	45	35	25	40
Ball Clay	5	10	10	25	10
Flint	20	20	20	25	20
Feldspar	30	-	-	25	-
Nephelin Syenite	-	25	30	-	30

**เนื้อดินปืนโบนไชน่า (Bone China Bodies)** เนื้อดินปืนโบนไชน่าขัดอยู่กับลูมิว เทเรียสแวร์และเนื้อดินพอร์สเลนด้วย เพราะเนื้อดินปืนทำจากวัตถุคิบหลักประเภทเดียว กันได้แก่ดินขาว หินฟันน้ำ และหินเจี้ยวหานุมาเพียงแต่เนื้อดินโบนไชน่า มีส่วนผสมของเข้ากระดูกสัตว์ผสมอยู่ด้วย โบนไชน่าเป็นเนื้อผลิตภัณฑ์พิเศษที่ประเทศอังกฤษ เป็นประเทศแรกที่ริเริ่มทำขึ้นโดยมีเหตุมาจาก การพัฒนาเนื้อดินปืนพอร์สเลนเป็นสำคัญ เพราะเนื้อดินปืนพอร์สเลนจะต้องมีวัตถุประเภทดินขาวที่มีความบริสุทธิ์สูงปราศจาก ผลทินเจือปนเป็นหลักในการผลิตและในช่วงเวลาหนึ่นประเทศอังกฤษยังไม่พบแหล่งดิน ขาวที่เหมาะสมจึงได้คิดใช้ถ้ากระดูกสัตว์แทนดินขาวและได้ผลดีในเวลาต่อมา เพราะ ผลิตภัณฑ์ที่ได้มีสีขาว บาง โปร่งแสงเด่นมาก และมีความแข็งแกร่งดี ทั้ง ๆ ที่เผาอุณหภูมิ ต่ำกว่าผลิตภัณฑ์พอร์สเลนชนิดไฟสูง เนื้อดินปืนโบนไชน่าจะไม่มีการใช้ดินบดลดคาย เข้าผสม เพราะมีความบริสุทธิ์ต่ำ ดังนั้นจึงทำให้เนื้อดินมีความเหนียวแน่นอย่างมาก การขึ้นรูป ผลิตภัณฑ์มักนิยมขึ้นรูปด้วยวิธีหล่อองรูปน้ำดินและขึ้นรูปด้วยใบมีด แต่ผลิตภัณฑ์มักจะเกิด การเปราะแตกหักเสียหายได้ง่ายสาเหตุมาจากการเนื้อดินไม่มีความเหนียว จึงต้องใช้วิธีการ หมักดินและน้ำดินไว้เป็นเวลาหนานกีช่วยให้เกิดความเหนียวไว้ เช่นกัน หรือจะใช้ดิน เป็นโถในที่ใส่ในอัตราส่วนที่เดือนน้อยถ้าเกินอัตราส่วนที่ใส่จะทำให้ผลิตภัณฑ์มีสีไม่ ขาว และไม่สามารถโปร่งแสงได้หลังจากการเผา

ถ้ากระดูกที่นำมาใช้กับดิน โบนไชน่านี้ สามารถใช้สารเคมีเข้าช่วยได้ เช่น Tricalcium Phosphate, Dicalcium Phosphate แต่ในการปฏิบัติจริงนั้นการใช้ถ้ากระดูก จากสัตว์จะมีคุณภาพและความหมายมากกว่า ซึ่งถ้ากระดูกนี้คือ ถ้ากระดูกวัว กระดูกควาย ที่มีปริมาณของเหล็กออกไซด์ค่อนข้างต่ำ<sup>29</sup>

การเผาผลิตภัณฑ์โบนไชน่า จะต้องมีการควบคุมอุณหภูมิในการเผาให้ตรงกับ จุดสูกตัวของเนื้อดินปืนที่ได้ทำการทดสอบไว้แล้วตามอุณหภูมิที่กำหนด เพราะเนื้อดิน ปืนโบนไชน่ามีช่วงอุณหภูมิการสูกตัวที่สั้น เพราะถ้าเผาอุณหภูมิเกินกำหนดจะทำให้ ผลิตภัณฑ์เสียรูปทรงจนกระทั่งถึงการยุบตัวได้

อุณหภูมิที่ใช้ผลิตภัณฑ์ในไนน่าให้ถึงจุดสุกตัวประมาณ 1,250-1,320 องศาเซลเซียสและมีอัตราการอุดซึมน้ำ 0.3-3%<sup>30</sup> เนื้อดินปืนในไนน่านิยมไปใช้ทำผลิตภัณฑ์ชุดอาหาร ชุดกาแฟ และงานศิลปะ (Artware) การตกแต่งผลิตภัณฑ์ส่วนมากจะใช้วิธีการตกแต่งด้วยการเย็บสีบนเคลือบ รูปลดอก และพิมพ์

### ตัวอย่างสูตรส่วนผสมของเนื้อดินในไนน่า<sup>31</sup>

อุณหภูมิ 1,260 องศาเซลเซียส หรือประมาณ Cone 10

วัตถุดิน	สูตรที่					
	1	2	3	4	5	6
ชีด้ากระอุก	40	45	46	48	42	44
ดินขาว	30	26	24	31	29	24
หินเขียวหานุมา	10	3	3	3	5	-
หินฟันม้า	20	26	27	18	24	32

### การเตรียมเนื้อดินปืน

ในการเตรียมเนื้อดินปืนหมายถึง การนำวัตถุดิน เช่น ดินเหนียว (Plastic Clay) ดินคำ (Ball Clay) ดินขาว (Kaolin) มาผ่านกรรมวิธีต่าง ๆ ตั้งแต่ขุดดินจากแหล่งน้ำมาบด ล้าง และแยกแร่ที่ไม่ต้องการออกเพื่อให้ออนุภาคของเม็ดดินเล็กลงดินมีความสะอาดขึ้นปราศจากสิ่งเจือปน ได้แก่ อินทรีย์สารต่าง ๆ และเหล็กออกไซด์ที่ไม่ต้องการออกแล้วนำไปผสมกับหินเขียวหานุมา หินฟันม้า หรือแร่ชนิดอื่น ๆ ที่บดละเอียดและผ่านตะแกรงร่อน (Sieve) ตามขนาดที่ต้องการแล้วนำวัตถุดินเหล่านี้ไปใช้ตามสูตรส่วนผสมของเนื้อดินปืน แต่ละชนิดที่ต้องการตามวัตถุประสงค์ที่จะนำไปผลิตเป็นผลิตภัณฑ์เช่น นิเกิล แม่ลัง ประกาย

การเลือกใช้วัตถุคิบไม่ว่าจะเป็นดินหรือหินชนิดต่าง ๆ นั้นมีให้เลือกจากหลายแหล่งและมีคุณสมบัติที่แตกต่างกันให้เลือกใช้ตามความเหมาะสมโดยผ่านการล้าง และบดคละเอียด ตามขนาดที่ต้องการด้วย

ในปัจจุบัน โรงงานที่ผลิตเนื้อดินปั้นประเภทต่าง ๆ จำนวนมากเพื่อความสะดวกสบาย ในการนำไปใช้ผลิตเป็นผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ที่ต้องการ โดยสามารถเลือกซื้อได้ ราคา ก็ไม่แพงจนเกินไป และคุณภาพของเนื้อดินปั้นทางด้านเคมี และฟิสิกส์ก็อยู่ในเกณฑ์มาตรฐานที่กระทรวงอุตสาหกรรมกำหนด ถ้าเป็นเนื้อดินปั้นสำหรับไปใช้ทำผลิตภัณฑ์ชุดอาหาร ชุดกาแฟ เป็นต้น

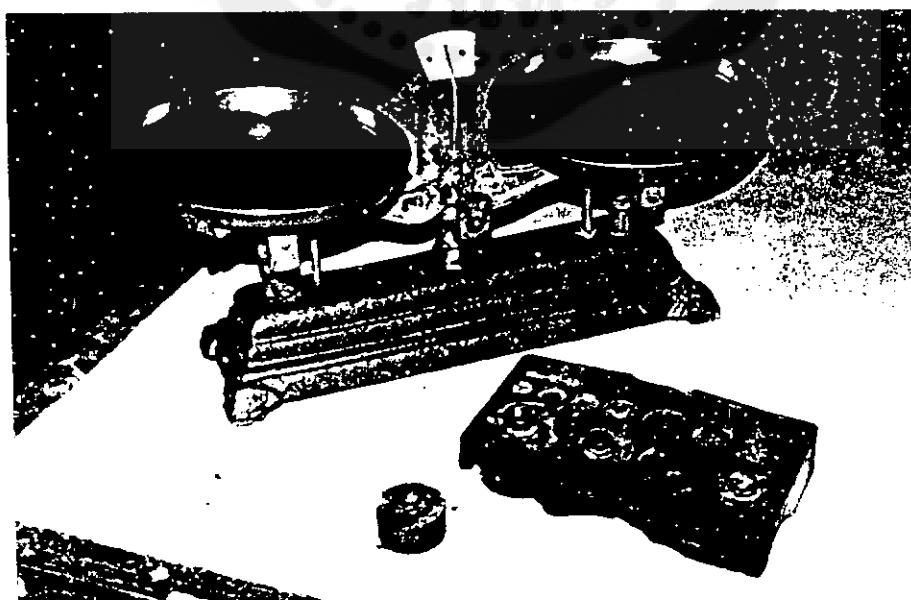
การเตรียมเนื้อดินปั้นในกรณีที่ต้องนำดินในท้องถิ่นมาทำผลิตภัณฑ์บางประเภทนั้น ก็จะต้องนำดินนี้มาทดลองใช้ ทดลองปฏิบัติการ และทดสอบคุณสมบัติทางเคมี และฟิสิกส์ ถ้าดินนี้ผ่านเกณฑ์ที่วางไว้ก็จะต้องมีการขัดเตรียมวัตถุคิบตั้งแต่ขั้นต้นคือ การบดดินจากแหล่ง

แหล่งดินที่สามารถนำมาใช้ทำผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ได้ส่วนใหญ่มักจะเป็นแหล่งดินในหุบเขาดินริมน้ำ และดินท้องนา โดยดินเหล่านี้จะอยู่ใต้ชั้นดินที่มีต้นไม้ขึ้นปกคลุม (Soil) ซึ่งจะต้องมีการบดเป็นหน้าดิน (Soil) นืออกก่อ ความหนาของชั้นดิน (Soil) ที่มีชาดพืช อาจสัตว์เจื้องปูนอยู่น้ำอาจมีระดับความลึกตั้งแต่ 0.5 เมตร จนถึง หลายน เมตรแล้วแต่แหล่งดิน เมื่อบดดินขึ้นมาเรียบร้อยแล้วนำมาตากให้แห้งเสร็จแล้วนำไปปับคละเอียด โดยใช้เครื่องบดคละเอียด (Edge Runner) ในกรณีที่ต้องการดินที่สะอาดปราศจากสิ่งเจื้องปูนต่าง ๆ เช่น ก้อนกรวด ทราย เศษใบไม้หัก จะต้องนำดินไปล้างโดยวิธีเอาดินที่บดคละเอียดแล้วนำไปลavage ในน้ำอ่อน ๆ ที่เตรียมไว้ส่วนเป็นเศษไม้ใบหัก มันเบากว่าดินก็จะลอยขึ้นสู่เบื้องบนปล่อยให้ไหลออกไปกับกระแสน้ำที่ปล่อยให้สูบดูบ่อส่วนที่เป็นก้อนกรวดและทรายจะตกตะกอนอยู่ด้านล่างสุด ส่วนที่เป็นดินจะอยู่ตรงกลางแล้วนำดินเพื่อไปผสมกับวัตถุคิบชนิดอื่น เช่น ดินคำ ดินขาว หินเขียวหุน หินพื้นแม้ หัลค์ ไฟโรฟิลไลท์ ฯลฯ ตามอัตราสูตรส่วนผสมของเนื้อดินปั้นที่

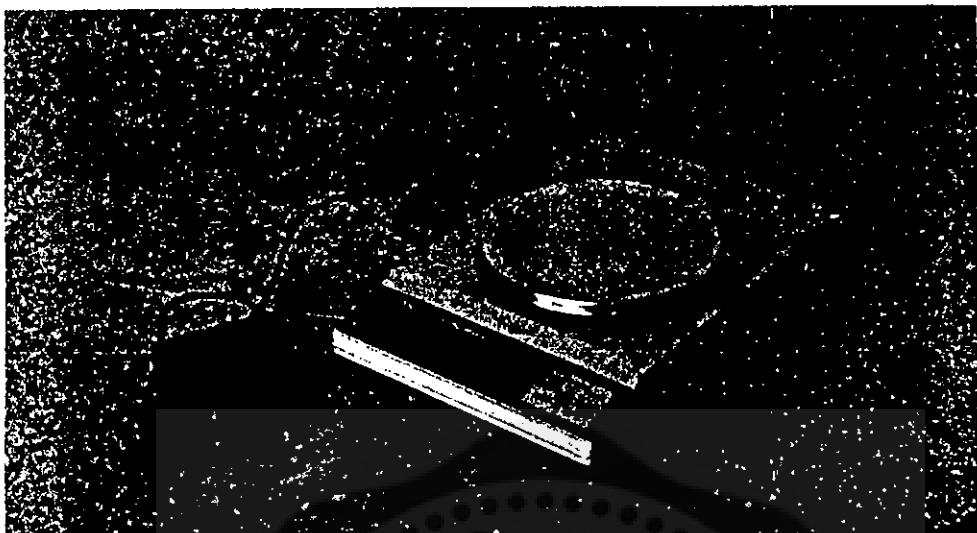
ต้องการแล้วผสานกับน้ำนำไปปัปดในเครื่องบดบลลิล์ (Ball Mill) จะได้น้ำดินออกมากำน้ำไปกรองด้วยตะแกรงร่องขนาด 120-200 เมช (Mesh)<sup>32</sup> แล้วนำไปเข้าเครื่องอัดกรองน้ำดิน (Filter Press) เพื่อไล่น้ำออกเหลือที่มีค่าความชื้นประมาณ 26-28 เปอร์เซนต์ เราเรียกดิน ที่ได้จากการกรองแล้วนี้ว่า เก็ก (Cake) ต่อจากนั้นก็น้ำดินเก็กเข้าเครื่องรีดดิน (Extrusion Machine) ดินเก็กที่นำมาผ่านเครื่องรีดดินนี้จะถูกสว่านผ่านในเครื่องรีดดินตัดและบดคลุกเคล้ากันพร้อมกับคุณภาพของอากาศที่แทรกอยู่ในเนื้อดินปั้นออกลักษณะกับการนวดดินเพื่อไล่ฟองอากาศออกเช่นกันแล้วนำดินที่ได้ไปปั้นรูปผลิตภัณฑ์ ในกรณี ถ้ามีฟองอากาศแทรกอยู่ในเนื้อดินปั้นแล้วนำไปปั้นรูปผลิตภัณฑ์เมื่อเผาจะทำให้เนื้อผลิตภัณฑ์ส่วนที่มีฟองอากาศแทรกอยู่ระเบิดได้ เพราะอากาศที่ขังอยู่ในเนื้อดินปั้นได้รับความร้อนมันจะขยายตัวดันเนื้อดินปั้นส่วนนี้ให้แตก

อย่างไรก็ตามขั้นตอนการเตรียมเนื้อดินปั้นนั้นขึ้นอยู่กับความเหมาะสมของเนื้อดินแต่ละชนิดที่นำมาปั้นใช้ทำผลิตเซรามิกส์แต่ละประเภทเพื่อให้มีคุณสมบัติทางเคมีและพิสิกส์ตามความต้องการ รวมถึงวิธีการปั้นรูปด้วย

การเตรียมเนื้อดินปั้นที่ใช้ในสถานศึกษาต่าง ๆ หรือที่ทำเป็นอุตสาหกรรมขนาดย่อมมีความจำเป็นต้องใช้อุปกรณ์และเครื่องจักรต่าง ๆ ที่จำเป็นดังนี้



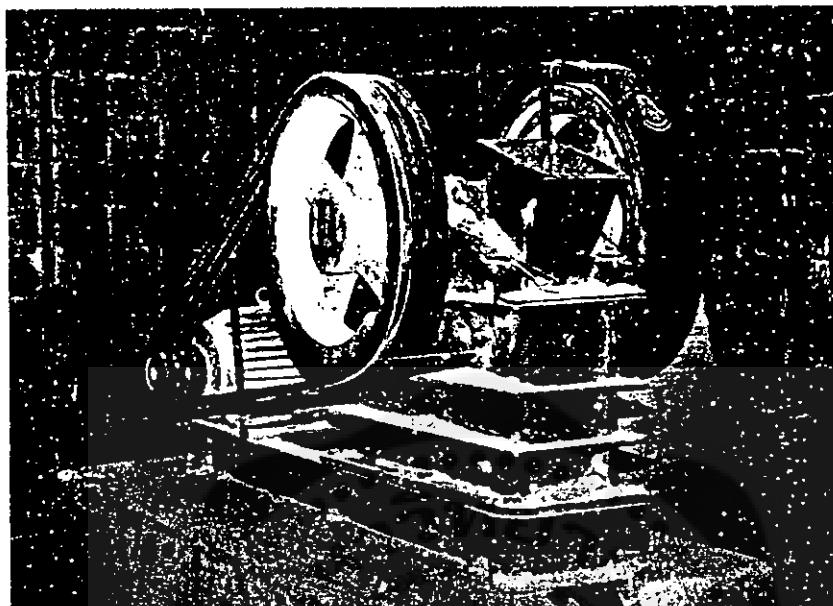
เครื่องซั่งดินด้วยมือ



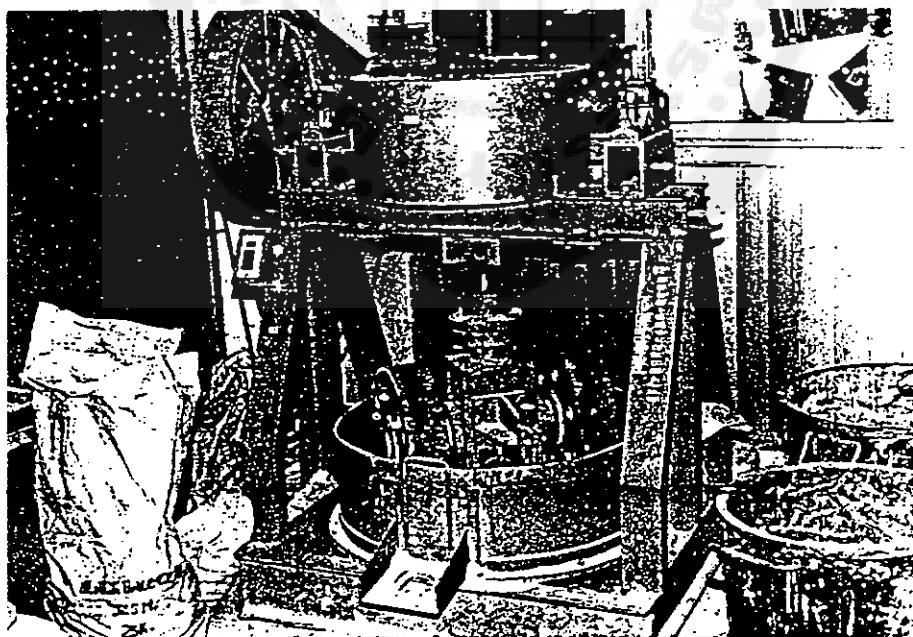
- เครื่องซั่งชนิดละเอียดที่มีชุดทรายใน 3-4 ตัวແນ່ງ



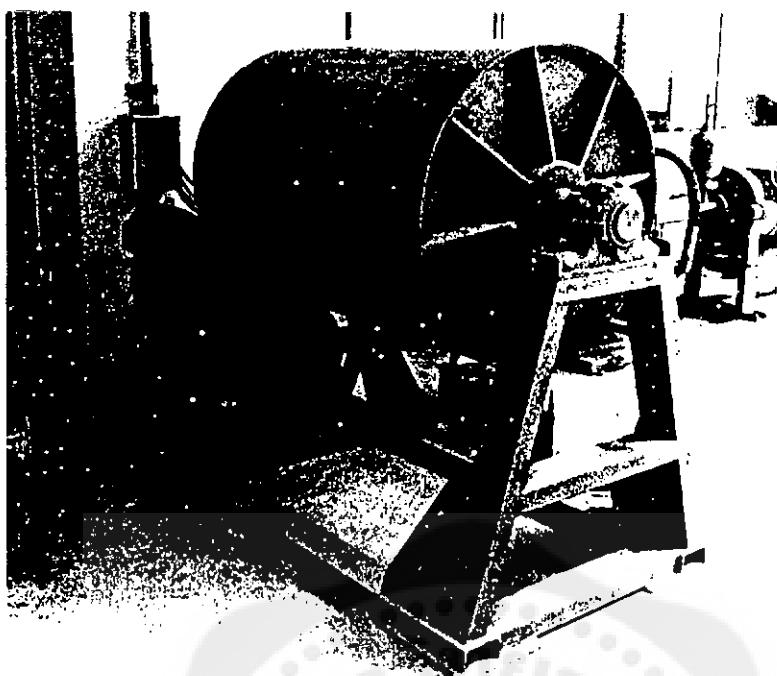
- ตะแกรงร่อนหรือแร่ง (Sieve) เป็นอุปกรณ์ที่ใช้สำหรับกรองวัตถุคิบที่หมายเกินความต้องการออก ขนาดของตะแกรงที่ใช้กันจะเป็นตะแกรงเบอร์ 35,60,80,100,120,200 และ 325 เมช



- เครื่องบดหิน (Jaw Crusher) ใช้สำหรับย่อยวัตถุคิบประภากหินพื้นม้าหรือหินเขียว หุนманาให้เป็นก้อนเล็กลง



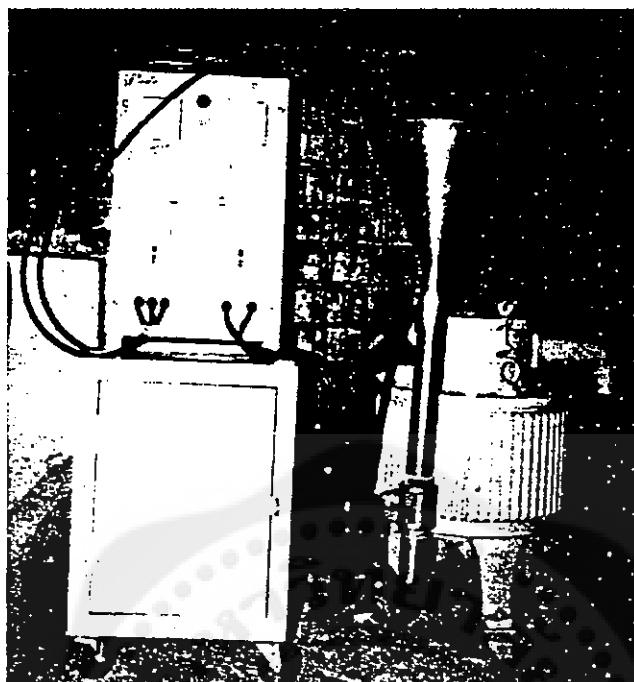
- เครื่องบดละลาย (Edge Runner) ใช้ในการบดวัตถุคิบให้เป็นผง



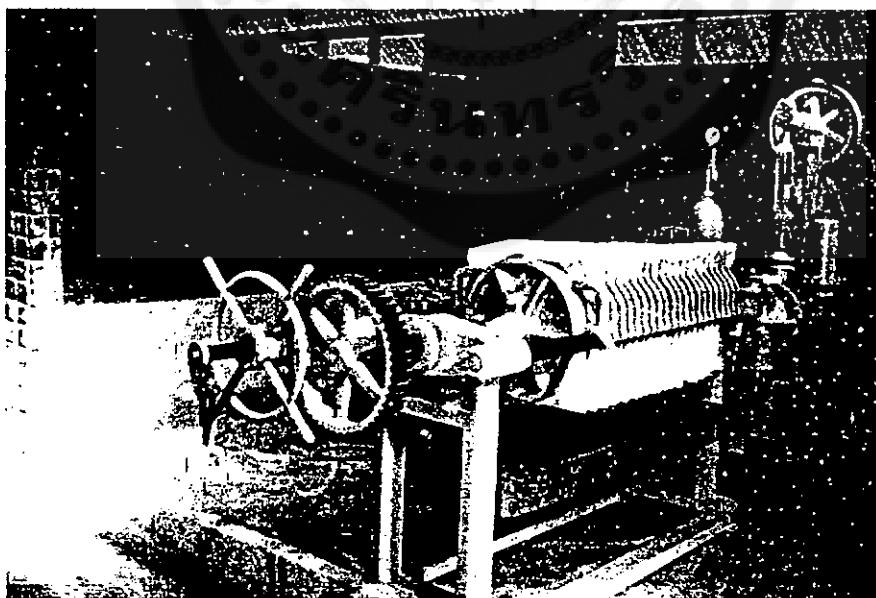
- เครื่องบดอลมิลต์ (Ball Mill) ใช้บดเนื้อดินปืน



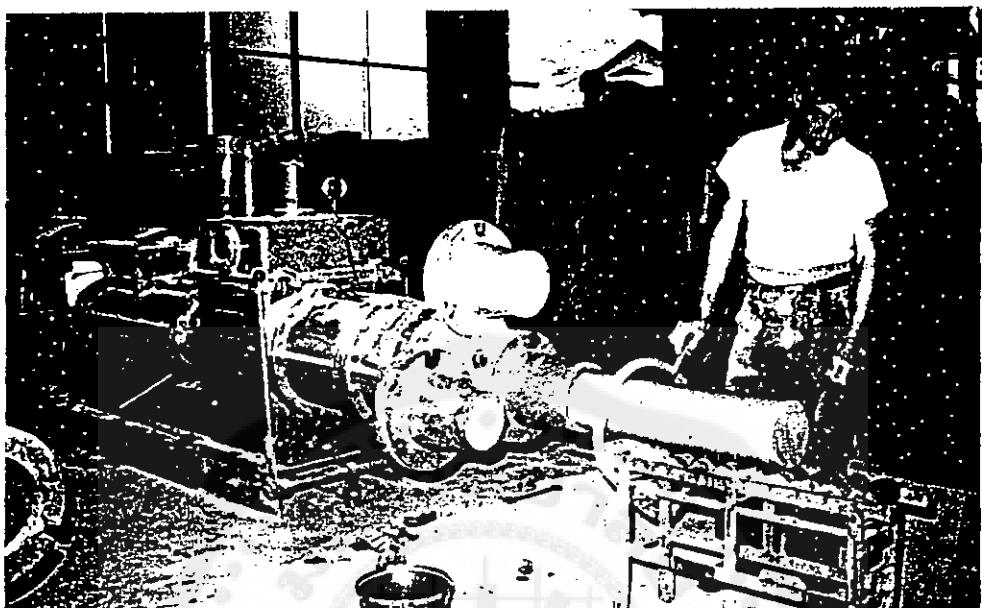
- หม้อบดเคลือบ (Pot - Mill) ใช้บดเนื้อเคลือบ และเนื้อดินปืนที่มีความต้องการใช้ไม่มากนัก



- เครื่องแยกเหล็ก (Magnetic Separator) มีอุปกรณ์ที่เป็นแม่เหล็กไฟฟ้าทำหน้าที่แยกเศษเหล็กออก ใช้ค์ที่ปะปนมากับวัตถุดินloth โดยป้อนวัตถุดินที่ผ่านการบดโดยหม้อนบดแล้วและอยู่ในรูปของเหลวให้ไหลผ่านเครื่องแยกเหล็กนี้



- เครื่องกรองอัดน้ำดิน (Filter Press)



- เครื่องรีดคิน (Pug and De - Airing Extrusion Machine)

## การคำนวณส่วนผสมเนื้อดินปืน

การคำนวณส่วนผสมของเนื้อดินปืนคือการหาอัตราส่วนของวัตถุดินที่นำมาใช้ผสมเป็นเนื้อดินปืน ซึ่งไม่ได้มีสูตรส่วนผสมที่แน่นอนตายตัว หันนี้เนื่องจากวัตถุดินคือ ดิน และหินต่าง ๆ ในแต่ละแหล่งมีคุณสมบัติทางเคมีและพิสิกส์แตกต่างกันไป ดังนั้นจึงมีความจำเป็นต้องทำการปรับอัตราส่วนของวัตถุดินที่นำมาใช้ทำเป็นเนื้อดินปืนให้ได้คุณสมบัติตามความต้องการคือสามารถนำมาขึ้นรูปเป็นผลิตภัณฑ์ตามประเภทที่ต้องการได้โดยคงมีความหมายสมกับคุณสมบัติเฉพาะของผลิตภัณฑ์นั้น ๆ เช่นการลดความเหนียว การเพิ่มความเหนียว การทนไฟ ความแข็งแกร่ง การหดตัว การดูดซึมน้ำและสีของเนื้อดินปืน ซึ่งในการผสมเนื้อดินปืนอย่างง่ายด้วยการใช้วัตถุดิน 2,3 ตัวมีดังนี้

### การผสมเนื้อดินปืนด้วยการใช้วัตถุดิน 2 ตัว

เป็นการผสมเนื้อดินปืนด้วยการใช้วัตถุดิน 2 ตัว เช่นใช้ดินเหนียวปากเกร็จผสมกับดินขาวลำปาง มีวิธีการทำสูตรส่วนผสมดังนี้

สูตรที่	1	2	3	4	5	6	7	8	9
ดินเหนียวปากเกร็จ	10	20	30	40	50	60	70	80	90
	90	80	70	60	50	40	30	20	10

ดินขาวลำปาง

โดยสูตร ส่วนผสมที่ 1 ใช้ดินเหนียวปากเกร็จ 10% ดินขาวลำปาง 90%

ส่วนผสมที่ 2 ใช้ดินเหนียวปากเกร็จ 20% ดินขาวลำปาง 80%

ส่วนผสมที่ 7 ใช้ดินเหนียวปากเกร็จ 70% ดินขาวลำปาง 30%

นำดินเหนียวปากเกร็จและดินขาวลำปางที่ซึ่งได้สูตรส่วนผสมข้างต้นตั้งแต่สูตรส่วนผสมที่ 1-9 นำมาบดด้วยโกรงบด หม้อบด ผสมกันน้ำให้เกิดความเหนียว นำมาบดด้วยมือแล้วนำเนื้อดินที่ได้ในแต่ละสูตรส่วนผสมไปอัดในแบบแผ่นทดลองเสร็จ

แล้วก็นำเนื้อคินปั้นที่ทำเป็นแผ่นทดลอง (Test Piece) แต่ละสูตรที่ทำเครื่องหมายไว้แล้วไปทำการทดสอบคุณสมบัติทางเคมี และฟิสิกส์ก่อนเพาและหลังจากการเผาได้แก่ความเนหิยา การหดตัวเมื่อแห้ง การหดตัวเมื่อเผา การทนไฟ การอุดซึมน้ำ สีในเนื้อคินปั้น ซึ่งผลที่ได้จากการทดลองเนื้อคินปั้นทั้ง 9 สูตร ส่วนผสมนี้จะมีสูตรส่วนผสมหนึ่งที่ได้ตามความต้องการโดยเหมาะสมต่อการขึ้นรูปและอุณหภูมิในการเผา

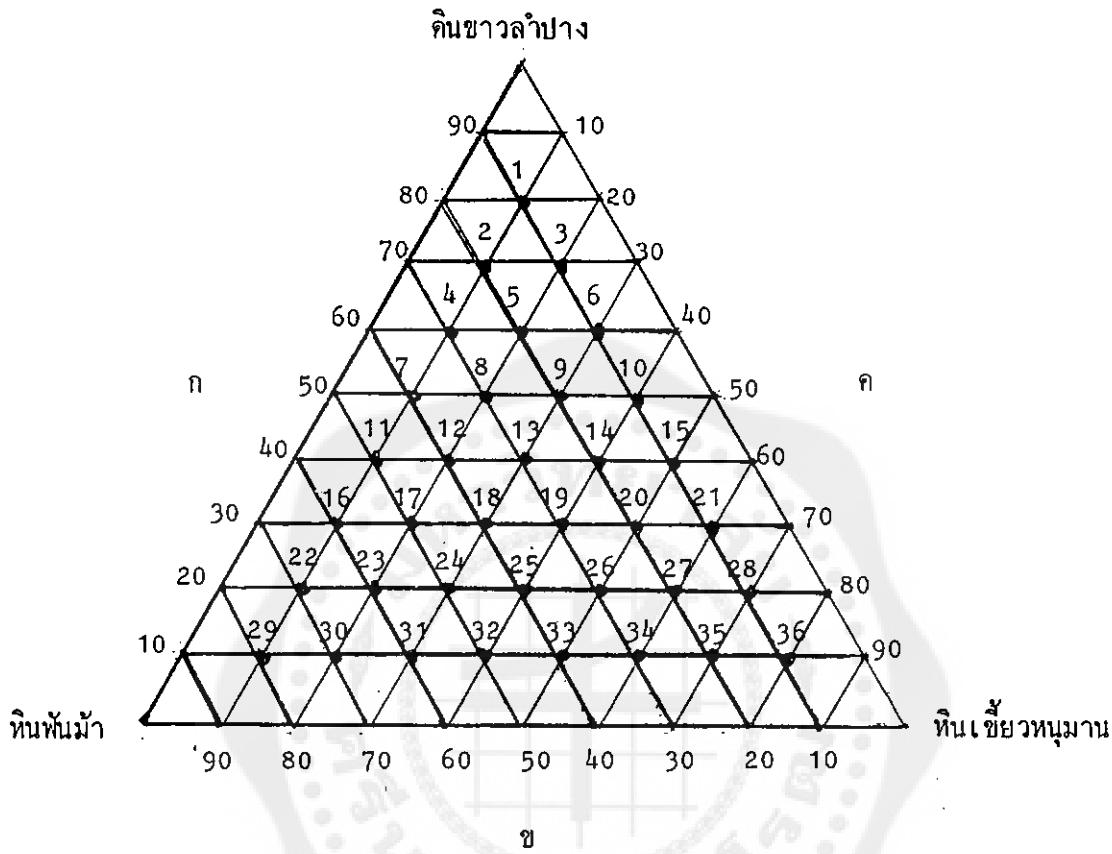
### การผสมเนื้อคินปั้นด้วยวัตถุคิบ 3 ตัว

การผสมเนื้อคินปั้นด้วยการใช้วัตถุคิบ 3 ตัวซึ่งมีคินเป็นตัวหลักแล้วใช้วัตถุคิบอื่นอีก 2 ตัว หรือใช้คิน 2 ตัว วัตถุคิบอื่นอีก 1 ตัว หรืออาจใช้คินทั้ง 3 ตัวเลยก็ได้ขึ้นอยู่กับความต้องการหรือวัตถุประสงค์ที่จะนำเนื้อคินปั้นไปใช้ทำผลิตภัณฑ์เช่นมิกส์ชนิดใด ดังนั้นความสำคัญของการผสมเนื้อคินปั้นนี้ ขึ้นอยู่กับการเลือกใช้วัตถุคิบที่มีความเหมาะสมกับการนำมาใช้ทำผลิตภัณฑ์ที่ต้องการ ตัวอย่างเช่น

คินพื้นบ้าน	คินค่า	คินขาว
คินค่า	คินขาว	หินฟันม้า
คินขาว	หินฟันม้า	หินเขียวหมาน

การผสมวัตถุคิบ 3 ตัวนี้ด้วยการใช้ตารางสามเหลี่ยมด้านเท่า โดยการวางวัตถุคิบแต่ละตัวไว้ตรงมุมทั้งสามของสามเหลี่ยมด้านเท่า แล้วอ่านค่าอกรมาเป็นส่วนผสมของวัตถุคิบแต่ละจุดที่มีวัตถุคิบทั้ง 3 ตัวรวมกันเท่ากับ 100 เปอร์เซนต์ ซึ่งเป็นวิธีการทดลองแบบสุ่มเอาหาดาย ๆ จุดเดียวในที่นี่ใช้การทดลอง 36 จุด

## โดยการใช้สูตรแผนภาพไตรดุลยภาค (Triaxial Diagram)



วิธีอ่านค่าสูตรแผนภาพไตรดุลยภาคมีดังนี้

การหาค่าคินขาวลำปาง ให้อ่านค่าตามแกนนอน ( ← ) ค่าที่ได้ให้อ่าน ค้าน ก.

การหาค่าหินฟันม้าให้อ่านค่าตามแกนเฉียงลง ( ↘ ) ที่ลากจากฐาน ก. ไปฐาน ช. ค่าที่ได้ให้อ่านค้าน ช.

การหาค่าหินเขียวหมูนาให้อ่านค่าตามแกนเฉียงขึ้น ( ↗ ) ที่ลากจากฐาน ช. ไปยังฐาน ก. ค่าที่ได้ให้อ่านค้าน ช. การอ่านค่าสูตรส่วนผสมวัตถุคิด 3 ตัว คือคินขาว ลำปาง หินฟันม้าและหินเขียวหมูนาจะต้องได้ 100 พอดี

### ตัวอย่างวิธีการอ่าน

จุดที่ 1 = ดินขาวล้างปาง 80 หินฟันม้า 10 หินเขียวหุমาน 10

จุดที่ 6 = ดินขาวล้างปาง 60 หินฟันม้า 10 หินเขียวหุมาน 30

จุดที่ 22 = ดินขาวล้างปาง 20 หินฟันม้า 70 หินเขียวหุมาน 10

จุดที่ 35 = ดินขาวล้างปาง 10 หินฟันม้า 20 หินเขียวหุมาน 70

นำวัตถุคิบห้อง 3 ตัวคือดินขาวล้างปาง หินฟันม้าและหินเขียวหุมานที่ซึ่งໄค์ทั้ง 36 สูตรส่วนผสม นำมาบดด้วยไม้บดหรือหม้อบดแต่ละสูตรส่วนผสมเป็นรูปของน้ำดิน แล้วนำมาเกราะให้อุ่นในรูปของเนื้อดินบืนแล้วนำไปทำเป็นแผ่นทดลองเพื่อทำการทดสอบทางเคมี และฟิสิกส์ทั้งก่อนเผาและหลังเผา หลังจากนั้นก็เลือกจุดสูตรส่วนผสมของเนื้อดินบืนที่เหมาะสมสมต่อการขึ้นรูป ขนาดของผลิตภัณฑ์ที่จะนำไปผลิต และอุณหภูมิในการเผาตามความต้องการ

### การทดสอบคุณสมบัติทางฟิสิกส์ของดินก่อนและหลังเผา (Testing the Physical Properties of Clay Before and After Firing)

ผลิตภัณฑ์เซรามิกส์จะมีคุณภาพดีขึ้นจะต้องสามารถปรับปรุงหรือคงคุณภาพของผลิตภัณฑ์เหล่านี้ได้ถ้ารู้ถึงลักษณะเฉพาะ (Characteristic) ของดินที่นำมาใช้ทำผลิตภัณฑ์

การทดสอบคุณสมบัติทางฟิสิกส์ (กายภาพ) ของดินมีทั้งก่อนและหลังเผา โดยดินที่จะนำมาใช้ในสูตรส่วนผสมควรได้รับการทดสอบสิ่งเหล่านี้คือ

ความเหนียวของดิน (Plasticity) เป็นคุณสมบัติของดินเมื่อเยียกอย่างหนึ่ง ช่วยให้สามารถนำไปขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ทรงต่าง ๆ จะเป็นคัวยวิธีขึ้นรูปแบบอิสระ แบบกด แบบแผ่น หรือโดยเฉพาะการขึ้นรูปแบบเป็นหมุน จะต้องเตรียมดินให้มีความเหนียวเป็นสำคัญ

การวัดความเหนียวง่ายยากพอสมควรคินชนิดเดียวกันมากจากแหล่งเดียวกันอาจจะมีความเหนียวไม่เท่ากันก็ได้ เครื่องมือที่ใช้ในการทดลองหาความเหนียวมีชื่อว่า Alterbery แต่มีวิธีง่าย ๆ สำหรับทดสอบว่าดินเหล่านั้นมีความเหนียวเพียงพอที่จะขึ้นรูปต่าง ๆ ได้หรือไม่ โดยวิธีการนำดินที่จะใช้ทำผลิตภัณฑ์มาทดสอบดังนี้

1. ถ้าสามารถคลึงดินแล้วรีดให้เป็นเส้นเล็ก ๆ ขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง ให้มีความยาวระดับหนึ่งโดยไม่ขาดออกจากกัน จัดว่าดินนี้มีความเหนียวเพียงพอที่จะขึ้นรูปผลิตภัณฑ์โดยอาศัยความเหนียว เช่น การขึ้นรูปแบบหมุน แบบอิสระ แบบกด แบบแผ่น เป็นต้น

2. ถ้าคลึงดินให้มีขนาดใหญ่กว่ากันและดินสองเส้นมาพันรอบ ๆ นิ้ว ถ้าหากว่าเกิดรอยแยกของดินขึ้นแล้ว แสดงว่าดินชนิดนี้ไม่มีความเหนียวเพียงพอที่จะทำการขึ้นรูปโดยอาศัยความเหนียวของดิน

### ความเหนียวของดินขึ้นอยู่กับองค์ประกอบดังนี้

1. ความละเอียดของเม็ดดิน (The Finess of Grain) ดินที่มีขนาดเม็ดดินละเอียด จะได้รับมากหรือโดยการบดจะมีความเหนียวมากกว่าดินที่ขนาดเม็ดหิน

2. สารอินทรี (Organic Mather's) ซึ่งอยู่ในดินเป็นผลทำให้ดินมีความเหนียวเพิ่มอีก โดยการช่วยยึดเหนียวให้มีคินมาตรฐานติดกันทำให้เกิดความเหนียวของดินขึ้นมาได้ บางกรณี อาจจะเติมสารอินทรีบางอย่าง เช่น กาว (Gum) ลงไปในดินเพื่อช่วยเพิ่มความเหนียว

3. การหมักดินซึ่งมีความชื้นอยู่แล้ว (Aging) โดยมีที่เก็บดินไว้ในที่มีคิชชิกไม้มีให้อากาศถ่ายเทได้จะทำให้ดินเกิดความเหนียวได้เช่นกัน เนื่องจากการเก็บดินไว้นาน ๆ ประมาณ 3-4 สัปดาห์ขึ้นไปทำให้อุปการเม็ดดินเล็ก ๆ เปียกน้ำโดยทั่วถึงกันหมดและสารอินทรีที่อยู่ในดินอาจจะเกิดการเปลี่ยนแปลงทางเคมีได้เล็กน้อยทำให้ความเหนียวของดินเพิ่มขึ้นอีก

การท่องุกกาภเม็ดดินเด็ก ๆ เป็นก้นน้ำที่จะเกิดแรงขึ้นเมื่อเวลาห่วงอนุภาคมากขึ้น การหักดินเพื่อให้เกิดความเหนียวขึ้นนี้ต้องให้ดินมีสภาพเป็นกรดเล็กน้อยคือว่าให้เป็นด่าง ถ้าดินที่อยู่ในสภาพที่เป็นด่าง สามารถแก้ให้เป็นกรดได้โดยเติมกรดเกลือชนิดเจือจางเพียงเล็กน้อยเพื่อให้ดินจับตัวขึ้น

### การทดสอบหาปริมาณน้ำที่ช่วยทำให้เกิดความเหนียว

(Test for the water of plasticity)

เป็นการคำนวณหาปริมาณน้ำที่ช่วยทำให้เกิดความเหนียวและสามารถนำไปปั้นรูปและทรงตัวได้ใช้ทดสอบและปฏิบัติได้ เช่น ตัวอย่างดังนี้

1. ชั่งน้ำหนักดินแห้งให้ได้หนัก 100 กรัม
2. เครื่องน้ำใส่ไว้ในกระบอกตวง (Buret) ซึ่งมีขีดปริมาตรน้ำที่ใช้ไปเป็น 3 ช้อน เช่น วัดได้ 30 ซีซี เท่ากับให้น้ำผสมไปหนัก 30 กรัม
3. ใส่ดินแห้งไว้บนแผ่นกระดาษแล้วก่อ ฯ หยดน้ำจากกระบอกตวงลงบนดินแห้งทีละหยดจากนั้นค่อย ฯ ใช้เกียง (Spactula) ผสมดินกับน้ำให้เข้ากันดี สังเกตดูว่า ดินจับตัวกันหรือไม่ ถ้าดินยังจับตัวกันไม่มีเราะห์หยดน้ำจากกระบอกตวงไปเรื่อย ฯ จนดินไม่ร่อนแต่คงว่าดินเริ่มเกิดความเหนียวขึ้นมาแล้ว ตามปริมาตรของน้ำที่ใช้ไปจากน้ำหนักดินแห้ง 100 กรัมพอดี ดังนั้นปริมาณของน้ำที่ใช้ไปก็จะเป็นเปอร์เซนต์ของน้ำ ดินโดยทั่ว ๆ ไปแล้วมีค่าเปอร์เซนต์ของน้ำที่ช่วยทำให้เกิดความเหนียว (Water of Plasticity) ประมาณ 30-45 เปอร์เซนต์
4. นวลดินจนกว่าจะสามารถนำไปปั้นรูปได้
5. คำนวณตามสูตร

(Weight of Water)

จำนวนน้ำหนักของน้ำที่ใช้

จำนวนเปอร์เซนต์ของน้ำที่ทำให้เกิดความเหนียว =  $\frac{\text{จำนวนน้ำหนักของน้ำที่ใช้}}{\text{จำนวนน้ำหนักของดินแห้ง}} \times 100$

(% Water of Plasticity)

จำนวนน้ำหนักของดินแห้ง

(Weight of Dry Clay)

## การหดตัวของดิน (Shrinkage) การหดตัวของดินมีอยู่ 2 ระยะด้วยกันคือ

1. การหดตัวของดินจากสภาพที่มีความแห้งมากสู่สภาพเมื่อแห้งสนิท (Drying Shrinkage) เนื้อดินปั้นที่ใช้ในการขึ้นรูปผลิตภัณฑ์เซรามิกส่วนนี้ จะต้องใช้น้ำเพิ่มเพื่อให้เกิดความแห้งมากขึ้น โดยที่น้ำเป็นส่วนประกอบที่สำคัญสาเหตุที่ดินหดตัวลงหลังจาก การผึ่งให้แห้ง (Drying Shrinkage) สาเหตุที่ดินหดตัวก็เนื่องจากน้ำที่ผสมเข้าไป เพื่อให้เกิดความแห้งมากขึ้น โดยที่น้ำเป็นส่วนประกอบที่สำคัญสาเหตุที่ดินหดตัวลงหลังจาก การผึ่งให้แห้ง (Drying Shrinkage) สาเหตุที่ดินหดตัวก็เนื่องจากน้ำที่ผสมเข้าไป เพื่อให้เกิดความแห้งมากขึ้น ทำให้นุภาคของเม็ดดินคงตัวเข้ามาซึ่กันจึงเกิดการ หดตัว โดยปกติดินที่มีอนุภาคของเม็ดดินละเอียดจะแห้งเร็วและแห้งมากกว่าดิน หยาบ

การหดตัวของดินมีความสำคัญ เพราะในการขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ขนาดใหญ่ ๆ ถ้า ดินมีการหดตัวมากก็จำเป็นจะต้องให้ดินนั้นแห้งอย่างช้า ๆ และแห้งอย่างสม่ำเสมอทั่ว เนื้อผลิตภัณฑ์ ถ้าการควบคุมการผึ่งให้แห้งไม่ดีจะทำให้ผลิตภัณฑ์เกิดการแตกร้าวໄicide เช่นกัน เพราะการคงตัวของเนื้อผลิตภัณฑ์ระหว่างดินแห้งกับดินเปียกจะแตกต่างกัน

2. การหดตัวของดินจากสภาพที่แห้งสนิทมาสู่สภาพที่เผาแล้ว (Firing Shrinkage) เป็นการหดตัวของดินในระยะที่ 2 ต่อเนื่องมาจากกระบวนการหดตัว เมื่อผลิตภัณฑ์แห้ง สนิทแล้ว การหดตัวหลังจากการเผา มีความสำคัญในการเผาผลิตภัณฑ์มาก เพราะถ้าดิน มีเปลือร์เซนต์การหดตัวสูงและเป็นผลิตภัณฑ์ที่มีขนาดใหญ่ ๆ และเผาจนเนื้อดินทุกจุด สุกตัวจำเป็นจะต้องมีการควบคุมการเผาผลิตภัณฑ์ให้อุณหภูมิขึ้นอย่างช้า ๆ และปล่อย ให้เย็นตัวลงช้าๆ เช่นกันมีน้ำหนักผลิตภัณฑ์จะเกิดการบิดเบี้ยวหรือแตกเสียหายได้ หรือ ทำให้ขนาดสั้นลงของผลิตภัณฑ์ผิดไปจากที่ต้องการ ฉะนั้นจึงมีความจำเป็นที่จะต้อง มีการทดสอบการหดตัวของเนื้อดินปั้นทั้ง 2 ระยะ ดังกล่าวข้างต้น เพื่อจะได้ทำการ ปรับปรุงการหดตัวของดินให้เป็นไปอย่างเหมาะสม ยังเป็นประโยชน์ต่อการคิดคำนวณ ขยายแบบผลิตภัณฑ์เพื่อจะให้ได้ผลิตภัณฑ์มีขนาดตามที่ต้องการได้อย่างดี โดยมีการ ทดสอบการหดตัวของดินดังนี้

**การทดสอบการหดตัวของเนื้อดินจากสภาพที่มีความหนืดิยามาสู่สภาพที่แห้งสนิท (Test for Drying Shrinkage ปฏิบัติดังนี้**

1. นำคดินได้ที่แล้วทำเป็นแท่งทดสอบที่มีขนาดความยาว 8 เซนติเมตร กว้าง 4 เซนติเมตร หนา 1 เซนติเมตร
2. บนผิวของแท่งทดสอบทำเครื่องหมายรูปกาบท (X) ไว้ตรงส่วนหัวและส่วนท้ายของเส้นตรงที่วัดความยาวได้ 6 เซนติเมตร (ความยาวเมื่อเปียกเท่ากับ 6 เซนติเมตร)
3. นำแท่งทดสอบไปผึ่งให้แห้งแล้ววัดความยาวของบันทึกไว้
4. นำข้อมูลที่จดบันทึกวัดความยาวของคดิน เมื่อผึ่งแห้งแล้วที่ได้ไปคำนวณหาเปอร์เซนต์การหดตัวของคดิน โดยใช้สูตรดังนี้

จำนวนเปอร์เซนต์การหดตัวของคดินแห้ง =

$$\frac{\text{ความยาวของคดินเปียก} - \text{ความยาวของคดินแห้ง}}{\text{ความยาวคดินเปียก}} \times 100$$

**การทดสอบการหดตัวเมื่อทำการเผา (Test Firing Shrinkage)**

วิธีทดสอบปฏิบัติดังนี้คือ

1. จดข้อมูลความยาวของแท่งทดสอบที่เป็นคดินแห้งไว้แล้วนำไปเผาตามอุณหภูมิที่กำหนดไว้
2. วัดความยาวหลังจากการเผาแล้วจดบันทึกไว้
3. นำข้อมูลที่ได้ไปคำนวณโดยใช้สูตรดังนี้

จำนวนเปอร์เซนต์การหดตัวของคดินที่เผาแล้ว =

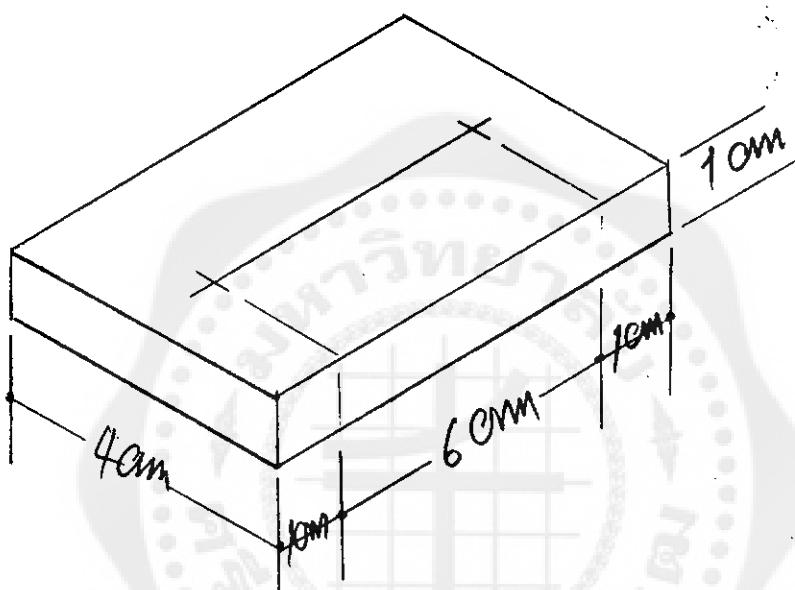
$$\frac{\text{ความยาวของคดินแห้ง} - \text{ความยาวของคดินที่เผาแล้ว}}{\text{ความยาวของคดินแห้ง}} \times 100$$

จำนวนเปอร์เซนต์การหดตัวของดิน =

ความยาวของดินเปียก - ความยาวของดินแห้งแล้ว

————— X 100

ความยาวของดินเปียก



ภาพประกอบแท่งทดสอบเมื่อเป็นดินเปียก

### ความพรุนตัว (Porosity)

ความพรุนตัวของดินเป็นคุณสมบัติที่ช่วยให้ทราบถึงการเผาที่ถึงจุดสุกตัว (Vitrification) หรือไม่อันหมายถึงคุณภาพของเนื้อผลิตภัณฑ์วิธีทดสอบได้ด้วยวิธีน้ำดินที่เผาแล้วแต่ยังไม่ได้เคลือบไปซึ่งน้ำหนักดูแล้วนำมาแข็งน้ำทึบไว้หนึ่งคืนแล้วนำขึ้นมาซึ่งใหม่ ถ้าดินมีความพรุนตัวมากน้ำหนักจะเพิ่มมากขึ้น เนื้อดินปั้นที่ถือเป็นมาตรฐานหัวไปคือเนื้อดินชนิด (Earthenware) มีความพรุนตัวได้ 3-10 เปอร์เซนต์ เนื้อดินชนิด Stoneware มีความพรุนตัวได้ 0-6 เปอร์เซนต์ เนื้อดินชนิด Vitreousware มีความพรุนตัวได้ 0-1 เปอร์เซนต์ การทดสอบการดูดซึมน้ำ (Water Absorption) ของผลิตภัณฑ์เป็นการศึกษาเกี่ยวกับการเผาเนื้อดินถึงจุดสุกตัวหรือไม่ มีวิธีการทดสอบและปฏิบัติตามนี้

1. นำแท่งเนื้อคินทคลองมีขนาด  $4 \times 1 \times 6$  เซนติเมตร จำนวน 3 แท่ง แต่ละแท่งนำไปเผาที่อุณหภูมิต่างกัน เช่น ที่อุณหภูมิ 1,100 องศาเซลเซียส 1,250 องศาเซลเซียส และที่อุณหภูมิ 1,300 องศาเซลเซียส
2. นำมาซึ่งน้ำหนักแต่ละอันแล้วจดบันทึกเก็บรายละเอียดไว้
3. นำแท่งคินนี้ไปต้มในถุงน้ำเดือดประมาณ 2 ชั่วโมงแล้วปล่อยทิ้งไว้ให้เย็นอีก 24 ชั่วโมง

4. แล้วนำมาทำให้แห้งโดยการอบที่อุณหภูมิ 110 องศาเซลเซียส หรือด้วยวิธีเช็ดด้วยผ้า หรือผงลมให้แห้งเสร็จแล้วนำมาซึ่งน้ำหนักจดบันทึกเก็บรายละเอียดไว้
5. นำข้อมูลที่ได้ไปคำนวณ โดยใช้สูตรดังนี้

$$\text{จำนวนเบอร์เซนต์ที่คุณน้ำ} = \frac{\text{น้ำหนักคินที่อิ่มตัว} - \text{น้ำหนักคินแห้ง}}{\text{น้ำหนักคินแห้ง}} \times 100$$

**Lesson Ignition** (ใช้คำย่อว่า L.O.I) คือการหาน้ำหนักที่สูญเสียไปในระหว่างการเผาคินแต่ละชนิดที่เกิดจากการสูญเสียน้ำผลึกในคินรวมทั้งการถลายน้ำหนักของสารอินทรีย์กล้ายเป็นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์  $\text{CO}_2$  คำนวณได้จากสูตร

$$\% \text{ L.O.I} = \frac{\text{น้ำหนักคินแห้ง} - \text{น้ำหนักคินที่เผาแล้ว}}{\text{น้ำหนักคินแห้ง}} \times 100$$

**ความทนไฟของคิน (Refractories)** คือการหาจุดหลอมตัวของคินว่าคินแต่ละชนิดมีจุดหลอมตัวที่อุณหภูมิสูงสุดเท่าใดเพื่อการงานแยกหาอุณหภูมิสมบัติความทนไฟของคินแต่ละชนิดว่าคินที่ได้ควรจะนำไปใช้ทำผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ประเภทไหนถึงจะเหมาะสม เช่นนำไปใช้ทำผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ชนิดทนไฟได้หรือไม่ โดยคินที่จะใช้ทำผลิตภัณฑ์วัสดุทนไฟจะต้องสามารถความร้อนได้ไม่ต่ำกว่า 1,580 องศาเซลเซียส

## วิธีทดสอบความทนไฟของดินปูนบดดังนี้

1. นำดินที่เตรียมไว้ทดสอบมาทำเป็นแท่งรูปทุ่น วัดอุณหภูมิโดยให้มีขนาดเท่ากับทุ่นวัดอุณหภูมิขนาดใหญ่ตามมาตรฐานของออร์ตัน (Orton Cone) แล้วนำไปเผาให้แห้งสนิท
2. นำแท่งทดสอบที่แห้งสนิทแล้วไปเผาดับที่อุณหภูมิ 800 องศาเซลเซียส
3. นำแท่งทดสอบที่เผาดับแล้วมาวางบนแท่งดินโดยทำมุมเอียง 82 องศา เช่นเดียวกับการวางทุ่นวัดอุณหภูมิ
4. แล้วนำแท่งทดสอบไปเผาตามอุณหภูมิให้สูงขึ้นตามลำดับ เช่น ครั้งแรกเพาที่อุณหภูมิ 1,100 องศาเซลเซียส ครั้งที่ 2 - 1,150 องศาเซลเซียส ครั้งที่ 3 - 1,200 องศาเซลเซียส ครั้งที่ 4 - 1,250 องศาเซลเซียส ฯลฯ ซึ่งเมื่อเผาตามอุณหภูมิต่าง ๆ ที่กำหนดไว้แล้วแต่ละครั้งก็นำแท่งทดสอบออกมากวิเคราะห์ดูลักษณะว่าแท่งทดสอบมีการหดตัวงตัว บิดเบี้ยว ในช่วงอุณหภูมิที่เท่าไร และใช้อุณหภูมิในการเผาสูงสุดเท่าไร ที่แห่งทดสอบหลอมละลายถึมลงราบกับพื้น ที่แห่งทดสอบวางอยู่โดยอุณหภูมิที่วัดได้จะเป็นค่าของความทนไฟของดินที่นำมาทำการทดสอบ

## การทดสอบสีของดิน (Color Test)

สีของดินเป็นอยู่กับสารประกอบของแร่ต่าง ๆ ที่เรือปนมากับดิน เช่น เหล็กออกไซด์ แมงกานีสไดออกไซด์ โคบอลต์ออกไซด์ และอินทรีย์สารต่าง ๆ เช่น ชาฟีช ชาคสัตว์ ก็มีผลต่อการเกิดสีได้เล็กน้อยเช่นกัน สีของดินจะมีความเข้มน้อย หรือมากขึ้นอยู่กับจำนวนเปอร์เซนต์ของสารประกอบต่าง ๆ ดังกล่าวข้างต้นโดยปกติแล้วสีของดินที่แท้จริงจะเห็นต่อเมื่อนำดินไปเผาแล้ว เช่น ดินบลลคลาย (Bail Clay) ก่อนเผาแล้วจะมีสีดำล้ำหรือสีเทา แต่เมื่อเผาแล้วจะเปลี่ยนเป็นสีขาว หรือดินเหนียวราชบูริก่อนเผาเป็นสีน้ำตาลอ่อนเผาแล้วจะมีสีแดงเข้ม เป็นต้น

ตัววัดสีของดินที่เกิดจากการผสมวัตถุดับที่เป็นสารให้สีได้แก่ พวก Oxide หรือ Stain ต่าง ๆ ความมีการจดบันทึกไว้เป็นจำนวนเปอร์เซนต์ที่ใช้ผสมเข้าไปโดยการนำ

ตารางอัตราส่วนผสมตามจำนวนเปอร์เซนต์ของ Oxide หรือ Stain ที่ใช้แล้วนำไปเผาตามอุณหภูมิที่กำหนดไว้ว่าสีที่ได้จะออกมาเป็นสีอะไร สีที่เกิดจากส่วนผสมของ Oxide ของโลหะถ้าอุณหภูมิที่เผาแตกต่างกันในส่วนผสมของเนื้อดินเดียวกัน oxide ชนิดเดียว กัน และจำนวนเปอร์เซนต์ที่เท่ากัน สีที่ได้จะแตกต่างกันด้วย รวมถึงบรรยายการเผาที่มีผลต่อสีด้วยเช่นกัน

ดังนั้นการทดสอบสีของดินทำได้โดยนำดินที่ทดลองไปผสมกับ Oxide หรือ Stain ที่ต้องการตามอัตราส่วนต่าง ๆ ที่กำหนดไว้แล้วนำไปเผาตามอุณหภูมิที่กำหนดแล้วนำผลที่ได้คือ ดินที่มีสีต่าง ๆ และนำมาวิเคราะห์เบรย์บีทาร์ดีบีสีของ Munsell Soil Color Chart ว่าสีที่ได้มีสีอะไรบ้าง Oxide ชนิดใดให้สีอะไร เป็นต้น

**ความแข็งแรงของดิน (Modulus of Rupture)** ความแข็งแรงของดินเป็นการหาคุณสมบัติของเนื้อดินที่ใช้ทำผลิตภัณฑ์ในด้านความทนทานต่อแรงกดหรือกระแทกจนทำให้ผลิตภัณฑ์แตกเสียหาย ดินที่มีความแข็งแรงเมื่อแห้งจะไม่เปราะแตกหักได้ยาก ดังนั้นถ้านำไปขึ้นรูปทำเป็นผลิตภัณฑ์ที่ต้องการแล้วเวลาจับดองหรือมีการเคลื่อนย้ายจะทำได้โดยสะดวก โดยทั่วไปดินที่มีความเหนียวมากก็จะมีความแข็งแรงมาก ตามมาตรฐานสากลถือว่าดินจะต้องมีค่าความแข็งแรงตั้งแต่ 20 ถึง 1,500 ปอนด์ ต่อตารางนิวตัน หรือ 9.1 ถึง 682 กิโลกรัม ต่อตารางเซนติเมตร

**วิธีทดสอบความแข็งแรงของดิน** โดยเป็นการหาค่าความแข็งแรงของดินโดยอาศัยแรงกดกระแทกแห่งดินที่ทำการทดสอบหักออกเป็น 2 ท่อน

#### ลักษณะการทดสอบปฏิกิริยาดังนี้

- นำดินที่นวดผสมแล้วมาปั้นเป็นแท่ง ทดสอบด้วยวิธีการขัดลงไปในแบบพิมพ์ที่มีรูปร่างเป็นสี่เหลี่ยมผืนผ้า โดยมีความยาว กว้าง และหนา ตามที่กำหนดไว้แล้วดับน้ำทึบไว้

2. น้ำแห่งท่อสูบไปผึ่งให้แห้ง หรือน้ำไปอ่อนแห้งที่อุณหภูมิ 110 องศาเซลเซียส
3. น้ำแห่งท่อสูบไปกดให้หัก (ดังภาพประกอบ M of R)
4. จดบันทึกแรงกดที่ทำให้แห้งท่อสูบท่อหักแล้วนำไปคำนวณหาค่าความแข็งแรงจากสูตรดังต่อไปนี้

$$M \text{ of } R^{33} = \frac{3pl}{2bd^2}$$

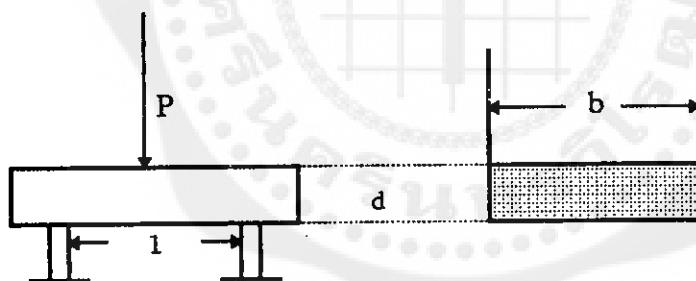
โดย  $M \text{ of } R$  = ค่าความแข็งแรงของคิน (ก.ก. / ซ.ม.<sup>2</sup>)

$p$  = แรงกดที่ทำให้แห้งท่อสูบท่อหัก (ก.ก.)

$l$  = ระยะห่างของแท่นรองรับแห้งท่อสูบ (ซ.ม.)

$b$  = ความกว้างของแท่นท่อสูบ (ซ.ม.)

$d$  = ความหนาของแห้งท่อสูบ (ซ.ม.)



ภาพประกอบ M of R

### เชิงอรรถท้ายบทที่ 3

- <sup>1</sup> ชาตรุก์ กีระนันท์. เอกสารประกอบการสอนวิชาเครื่องปั้นดินเผา. 2518. หน้า 29.
- <sup>2</sup> ชาตรุก์ กีระนันท์. เอกสารประกอบการสอนวิชาเครื่องปั้นดินเผา. 2518. หน้า 34.
- <sup>3</sup> กรมวิทยาศาสตร์ กระทรวงอุตสาหกรรม. เอกสารทางวิชาการเครื่องปั้นดินเผา. ม.ป.ท. ม.ป.ป. อัสดำเนาหน้า 1.
- <sup>4</sup> โภนล รักษ์วงศ์. วัตถุคิบที่ใช้ในเครื่องปั้นดินเผาและเนื้อดินปั้น. 2535. หน้า 18.
- <sup>5</sup> ศูนย์เทคโนโลยีและวัสดุแห่งชาติ. เอกสารทางวิชาการเครื่องปั้นดินเผา. 2538. หน้า 6.
- <sup>6</sup> กองบริการอุตสาหกรรม. เทคโนโลยีการผลิตภัณฑ์ Whiteware. ม.ป.ป., หน้า 11 และ คุறายละเอียดการวิเคราะห์ดินขาวจากแหล่งวัตถุคิบต่าง ๆ จากกรมวิทยาศาสตร์ กระทรวง อุตสาหกรรม, “ดินขาว”, ใน เอกสารทางวิชาการเครื่องปั้นดินเผา. 2513. หน้า 116-132.
- <sup>7</sup> F.H.Norton, Fine Ceramics Technology and Applications, 1970. p.52.
- <sup>8</sup> กรมวิทยาศาสตร์ กระทรวงอุตสาหกรรม, “แหล่งวัตถุคิบ,” เอกสารทางวิชาการเครื่องปั้นดินเผา. 2514. หน้า 2.36-2.56 และกองบริการอุตสาหกรรม, เทคโนโลยีการผลิตภัณฑ์ Whiteware. ม.ป.ป. หน้า 11.
- <sup>9</sup> โภนล รักษ์วงศ์. วัตถุคิบที่ใช้ในเครื่องปั้นดินเผาและเนื้อดินปั้น. 2535. หน้า 12.
- <sup>10</sup> กรมวิทยาศาสตร์ กระทรวงอุตสาหกรรม, “แหล่งวัตถุคิบ,” เอกสารทางวิชาการเครื่องปั้นดินเผา. 2513. หน้า 133.
- <sup>11</sup> ชาตรุก์ กีระนันท์. เอกสารประกอบการสอนวิชาเครื่องปั้นดินเผา. 2518. หน้า 41.
- <sup>12</sup> ชาตรุก์ กีระนันท์. เอกสารประกอบการสอนวิชาเครื่องปั้นดินเผา. 2518. หน้า 43.
- <sup>13</sup> F.H. Norton, Fine Ceramics Technology and Applications, 1970. p.66.
- <sup>14</sup> กรมวิทยาศาสตร์ กระทรวงอุตสาหกรรม, “แหล่งวัตถุคิบ,” เอกสารทางวิชาการเครื่องปั้นดินเผา. 2513. หน้า 142-143.
- <sup>15</sup> กรมวิทยาศาสตร์ กระทรวงอุตสาหกรรม, “แหล่งวัตถุคิบ,” เอกสารทางวิชาการเครื่องปั้นดินเผา. 2513. หน้า 140.

<sup>16</sup> ชาตรุกค์ กีรนันท์. เอกสารประกอบการสอนวิชาเครื่องปั้นดินเผา. 2518. หน้า 60.

<sup>17</sup> สูนย์พัฒนาอุตสาหกรรมเครื่องเคลือบดินเผาภาคเหนือ, “ความรู้ทั่วไปเกี่ยวกับเซรามิก”, เอกสารวิชาการชุดที่ 1. 2538. หน้า 23.

<sup>18</sup> กรมวิทยาศาสตร์บริการ กระทรวงวิทยาศาสตร์ เทคโนโลยีและการพลังงาน, เทคโนโลยีเซรามิกส์เบื้องต้น. 2529. หน้า 27.

<sup>19</sup> กรมวิทยาศาสตร์บริการ กระทรวงวิทยาศาสตร์ เทคโนโลยีและการพลังงาน, เทคโนโลยีเซรามิกส์เบื้องต้น. 2529. หน้า 28.

<sup>20</sup> กรมวิทยาศาสตร์บริการ กระทรวงวิทยาศาสตร์ เทคโนโลยีและการพลังงาน, เทคโนโลยีเซรามิกส์เบื้องต้น. 2529. หน้า 26.

<sup>21</sup> สูนย์พัฒนาอุตสาหกรรมเครื่องเคลือบดินเผาภาคเหนือ, “ความรู้ทั่วไปเกี่ยวกับเซรามิก”, เอกสารวิชาการชุดที่ 1. 2538. หน้า 24.

<sup>22</sup> กรณี พันธุภาร. เซรามิกส์เบื้องต้น. 2534. หน้า 89.

<sup>23</sup> สมหวัง นรพัลลก. เอกสารประกอบการสอนเนื้อดินปั้นพื้นบ้าน. 2518. หน้า 21.

<sup>24</sup> สมหวัง นรพัลลก. เอกสารประกอบการสอนเนื้อดินปั้นพื้นบ้าน. 2518. หน้า 30.

<sup>25</sup> กองบริการอุตสาหกรรม. เทคโนโลยีการผลิตกันท์ Whiteware. ม.ป.ป., หน้า 2.

<sup>26</sup> ปรีชา พินพ์ขาว. เซรามิกส์. 2527. หน้า 305.

<sup>27</sup> กองบริการอุตสาหกรรม. เทคโนโลยีการผลิตกันท์ Whiteware. ม.ป.ป., หน้า 8.

<sup>28</sup> กรณี พันธุภาร. เซรามิกส์เบื้องต้น. 2534. หน้า 99.

<sup>29</sup> วิเชียร ศิริประภาวดน์, อินและเนื้อดินปั้น. ม.ป.ป. หน้า 28.

<sup>30</sup> ชาตรุกค์ กีรนันท์. เอกสารประกอบการสอนวิชาเครื่องปั้นดินเผา. 2518. หน้า 73.

<sup>31</sup> โภมล รักษวงศ์. วัตถุคินท์ใช้ในเครื่องปั้นดินเผาและเนื้อดินปั้น. 2535. หน้า 165.

<sup>32</sup> เมช (Mesh) เป็นหน่วยวัดความถี่ที่ทางของตะแกรงในพื้นที่ 1x1 นิ้วพูดว่ามีเก้าช่องซึ่งตัวเลขมากหมายถึงมีความถี่มาก

<sup>33</sup> SonjaS, Singer. Industrial Ceramics. 1963. p. 337.

## บทที่ 4

### น้ำเคลือบเซรามิกส์

ผลิตภัณฑ์เซรามิกส์โดยเนพะที่เป็นผลิตภัณฑ์เครื่องปั้นดินเผาโดยทั่วไปทั้งประเภทที่ใช้ใส่อาหาร (Tableware) เครื่องครัว (Kitchenware) เครื่องสุขภัณฑ์ (Sanitaryware) ฯลฯ ส่วนประกอบสำคัญที่ทำให้ผลิตภัณฑ์เหล่านี้มีความคงทนแข็งแกร่งสามารถมีคุณค่าเหมาะสมกับการใช้งานนั้นจะต้องผ่านการเคลือบ

โดยเครื่องปั้นดินเผาแต่เดิมคืนนี้ไม่มีการเคลือบจะมีแต่ตัวเนื้อดินปั้นหรือมีการตกแต่งด้วยวิธีการเบียนตีต่าง ๆ ต่อมาก็มีการพัฒนาเป็นเคลือบด้วยน้ำคิน (Slip Glaze) โดยการนำน้ำคินสีมาทา หรือชุบทับเนื้อดิน สำหรับในประเทศไทยอาจกล่าวได้ว่าผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ที่เป็นผลิตภัณฑ์เครื่องปั้นดินเผาสมัยโบราณนั้น เป็นระยะแรกของการทำเครื่องปั้นดินเผานิคใช้เคลือบ ปัจจุบันแม้ว่ายังมีการทำน้ำเคลือบด้วยวัตถุคุณภาพและวิธีการแบบดั้งเดิมอยู่เป็นบางส่วน แต่ส่วนมากก็ได้มีการศึกษาค้นคว้าทดลองโดยใช้หลักการทำงานวิทยาศาสตร์ เพื่อให้ได้ผลที่แน่นอนเหมาะสมต่อผลิตภัณฑ์ การนำไปใช้ตลอดจนการใช้เทคโนโลยีการผลิตสมัยใหม่

น้ำเคลือบ (Glaze) คือสารประกอบอย่างหนึ่ง ซึ่งประกอบด้วยสารประกอบพ梧กรด, ด่าง และกลาส ผสมกันตามสูตรส่วนผสมแล้วนำมาเคลือบลงบนผลิตภัณฑ์ที่ทำจากดินแล้วนำไปเผาให้ได้รับความร้อนจนถึงอุณหภูมิที่กำหนดไว้จะเกิดปฏิกิริยาทางเคมีระหว่างพ梧กรด ด่าง และกลาส กลาเซเป็นสารประกอบเชิงซ้อนของอลูมิโนซิลิเกต (Alumino Silicate) ที่มีลักษณะคล้ายตัวงานกลาเซเป็นแก้วและการติดอยู่บนผิวผลิตภัณฑ์

#### วัสดุประสงค์ของการเคลือบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์

การเคลือบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ที่เป็นผลิตภัณฑ์เครื่องปั้นดินเผาสำหรับเพื่อประโยชน์ใช้สอยและเพื่อคุณค่าทางด้านความงามโดยทั่วไปจะต้องคำนึงถึงความเหมาะสม

สมกับการนำไปใช้งานของผลิตภัณฑ์แต่ละชนิด เพราะการเคลื่อนนั้นทำให้ผลิตภัณฑ์มีคุณสมบัติที่ดีขึ้นทั้งเป็นการเพิ่มประสิทธิภาพการใช้งานเพื่อให้ได้ตามวัตถุประสงค์ที่สำคัญดังนี้

1. เพื่อช่วยลดความพรุนตัว ซึ่งมืออยู่ในเนื้อผลิตภัณฑ์ทำให้ก้าชและของเหลวซึ่มผ่านไม่ได้ เนื่องจากเคลื่อนมีลักษณะคล้ายแก้ว ไม่มีช่องว่างให้ก้าชและของเหลวซึ่มผ่านໄได้ ถึงแม้ว่าผลิตภัณฑ์ที่นำมาเคลื่อนนั้น จะมีความพรุนตัวอยู่ก็ตาม

2. เพื่อช่วยเพิ่มความแข็งแรงให้แก่น้ำอผลิตภัณฑ์ เนื่องจากเคลื่อนมีความแข็งแกร่งกว่าน้ำอคินทีมาແล้า

3. เพื่อเพิ่มความคงทนต่อการขีดข่วนและต่อการกัดกร่อนของสารเคมี เนื่องจากเคลื่อนมีความแข็งแกร่งกว่าน้ำอคินทีมา และไม่มีความพรุนตัว สารเคมีจะง่ายเข้าไปกัดกร่อนได้ยาก ยกเว้นกรดกัดแก้ว (HF)

4. เพื่อให้ได้ผลิตภัณฑ์ทำความสะอาดได้ง่าย เพราะเมื่อผลิตภัณฑ์ที่เคลื่อนแล้ว จะมีผิวนันเรียบทำให้สิ่งสกปรกหรือไขมันไม่สามารถซึมผ่านผิวเคลื่อนเข้าไปในการเนื้อผลิตภัณฑ์ข้างในได้ ทำให้สะดวกต่อการล้างเช็ด

5. เพื่อให้ผลิตภัณฑ์มีความสวยงาม มีสีสัน มีคุณค่าเพิ่มขึ้น เนื่องจากเคลื่อนแต่ละประเภทที่เลือกใช้มีคุณลักษณะ และผลต่าง ๆ ที่เกิดขึ้น เช่น มีผิวเป็นมันวาว ใส ทึบ ด้าน และมีคอก菊 อันจะเป็นผลต่อการดึงดูดความสนใจ และน่าใช้สอยมากกว่าแบบไม่เคลื่อน

### การแบ่งประเภทของน้ำเคลื่อน

น้ำเคลื่อนที่ใช้เคลื่อนผลิตภัณฑ์เครื่องปั้นดินเผาเนื่องจากมีหลายประเภทด้วยกัน แล้วแต่จะยึดถือเกณฑ์อะไรเป็นหลัก และมีการพิจารณารายละเอียดแต่ละประเภทมากน้อยเพียงใด โดยในที่นี้ขอแบ่งประเภทของเคลื่อนไว้พ้อดังนี้

## 1. เคลือบดามสักยะที่ม่องเห็น

1.1 เคลือบใส (Clear Glaze) คือชนิดของเคลือบที่เพาล์ส์จุตสุกตัวจะเกิดความมันแวร์วาวและยังมองเห็นสีของเนื้อผลิตภัณฑ์ได้ ส่วนมากจะนำไปเคลือบผลิตภัณฑ์ที่ได้เขียนสีใต้เคลือบ (Under Glazes Colours) หรือใช้เคลือบทับผลิตภัณฑ์ที่ตกแต่งด้วยวิธีเอนโกล (Engobe) เมื่อเผาเคลือบแล้วจะเห็นสีและลวดลาย ที่ตกแต่งออกมากอย่างชัดเจน

1.2 เคลือบทึบ (Opaque Glaze) คือเคลือบที่เพาล์ส์จุตตัวแล้วไม่สามารถมองเห็นสีของเนื้อผลิตภัณฑ์ได้สูตรส่วนผสมของเคลือบนิคนี้จะมีสารพากดีบุกออกไซด์ ( $\text{Sn}_2\text{O}_3$ ) หรือเซอร์โคเนียมออกไซด์ ( $\text{ZrO}_2$ ) ผสมอยู่ด้วย ซึ่งหมายความว่าเคลือบจะบังสีของเนื้อผลิตภัณฑ์ที่ไม่ต้องการด้วย

1.3 เคลือบด้าน (Mat Glaze) คือเคลือบที่เพาล์ส์จุตตัวแล้วไม่มีความมันแวร์วาว สะท้อนแสงบนผิวเคลือบได้น้อยมาก เกิดจากการเพิ่มสารบางตัวลงไปในสูตรส่วนผสมของเคลือบได้แก่ อลูมิน่า ( $\text{Al}_2\text{O}_3$ ) เชอร์โคเนียมออกไซด์ ( $\text{ZrO}_2$ ) และเรียมคาร์บอเนต ( $\text{BaCO}_3$ ) และลดปริมาณของสารที่มีคุณสมบัติเป็น พลัค (Flux) ลงโดยเคลือบด้าน มีผู้นิยมเรียกชื่อตามวัตถุดินที่ผสมลงไป เช่น อลูมิน่าแมต (Alumina Mat) และเรียมแมต (Barium Mat) เป็นต้น

1.4 เคลือบран (Crackle Glaze) คือเคลือบที่เกิดจากการหดตัวของน้ำเคลือบมากกว่าเนื้อดินปั้น จึงทำให้เคลือบเกิดการร้าวขึ้น การร้าวนี้ดักยจะเป็นร่องแห้งแบบละเอียดหรือแบบหยาบ เคลือบранนี้สามารถทำได้ทั้งเคลือบทึบ และเคลือบใส โดยชาวจีนเป็นคนคิดทำขึ้น เพื่อป้องกันใช้ตอกแต่งผลิตภัณฑ์ให้มีความสวยงามขึ้น

1.5 เคลือบพลีก (Crystal Glaze) คือเคลือบที่มีผลึกเกิดอยู่ภายในร่องของเคลือบ อาจเป็นผลึกรูปพัด รูปเข็ม หรือเป็นองค์วงเด็กและใหญ่ การเกิดผลึกของ

เคลือบนี้ทำได้โดยการเติม Lithium Carbonate ( $\text{LiCO}_3$ ) หรือ Zinc Oxide ( $\text{ZnO}$ ) ลงไปในสูตรส่วนผสมของเคลือบผสมพลาสติกกับเทคนิคของการแข็ง化หภูมิในขณะเผา ทำให้ Zinc Oxide ตกผลึกรวมตัวกับ Silica กลายเป็นผลึกของ Zine Silicate ( $2\text{ZnO} \cdot \text{SiO}_2$ )

1.6 เคลือบมุก (Luster Glaze) ก็อปเพ็นผิวเคลือบที่มีเหลือบประกายที่มีความมันแวดล้อมมาก คล้ายกับด้านในของกานหอยมุกซึ่งเคลือบชนิดนี้มีส่วนผสมของตะกั่วอยู่ในสูตรส่วนผสมจึงไม่เหมาะสมกับการนำไปเคลือบชนิดนี้ไปเคลือบในผลิตภัณฑ์ที่ใช้เป็นภาชนะใส่อาหาร

## 2. เคลือบตามวัตถุคิบที่ใช้

2.1 เคลือบตะกั่ว (Lead Glaze) ก็อปเคลือบที่มีสูตรส่วนผสมที่ใช้ตะกั่วเป็นหลัก โดยที่ตะกั่วจะทำให้เคลือบไหลตัวได้ดี มีความมันแวดล้อม ถ้าเป็นเคลือบที่มีสีจะมีสีที่สดใส ซึ่งเคลือบตะกั่วนี้จะเป็นเคลือบไฟต่า นิยมนำไปเคลือบผลิตภัณฑ์ เช่น กระเบื้องมุงหลังคา และอิฐไช่ต่าง ๆ ที่มีราคาไม่แพง แต่เนื่องจากสารตะกั่วนี้มีพิษต่อมนุษย์และสัตว์ซึ่งควรใช้ในรูปของฟริต<sup>2</sup> (Frit) แทน

2.2 เคลือบหินฟันม้า (Feldspathic Glaze) ก็อปเคลือบที่มีสูตรส่วนผสมที่ใช้หินฟันม้าเป็นหลักซึ่งหินฟันม้าเป็นตัวช่วยลดจุดหลอมละลายในเคลือบ ช่วยให้เกิดความมันแวดล้อม มีความแข็งแกร่งเพิ่มขึ้นทันต่อการปั๊บปั่น สามารถทนต่อการกัดกร่อนของกรดและด่างได้ โดยเฉพาะในการเผาไฟสูงตั้งแต่ 1,250 - 1,350 องศาเซลเซียส

2.3 เคลือบขี้เถ้า (Ash Glaze) ก็อปเคลือบที่ใช้ขี้เถ้าพิชต่าง ๆ เช่น ขี้เถ้าแกลบ ขี้เถ้าฟางข้าว ขี้เถ้าไม้สัก ฯลฯ หรือได้จากขี้เถ้ามูลสัตว์ เช่น ขี้เถ้ามูลหมู ขี้เถ้ามูลไก่ ขี้เถ้ามูลเป็ด เป็นส่วนประกอบหลักในสูตรส่วนผสมของเคลือบ ขี้เถ้าต่าง ๆ เหล่านี้ส่วนหนึ่งเป็นตัวทำให้เคลือบเกิดการหลอมละลายเกิดความมันแวดล้อมในเคลือบ

และในขณะเดียวกัน สารประกอบบางตัวที่ได้จากข้าวแกงช่วยให้เกิดสีด้วย ได้แก่เหล็กออกไซด์ โดยผลวิเคราะห์ทางเคมีของข้าวพืชและไม้จะประกอบไปด้วยสารประกอบต่าง ๆ ดังนี้ คือ  $\text{CaO}$ ,  $\text{K}_2\text{O}$ ,  $\text{Na}_2\text{O}$ ,  $\text{MgO}$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ,  $\text{SiO}_2$  และมี  $\text{P}_2\text{O}_5$ ,  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ,  $\text{MnO}$  เพียงเล็กน้อย ซึ่งสารประกอบต่าง ๆ เหล่านี้คือสารประกอบที่ใช้ในการทำเคลือบ

2.4 เคลือบเกลือ (Salt Glaze) คือเคลือบที่ใช้เกลือแกรง (Sodium Chloride) หรือเกลือที่ใช้ปูรงอาหารนั่นเอง ที่เป็นตัวทำให้เกิดความมันแวววาว เนื้อดินปืนที่ใช้ทำผลิตภัณฑ์เคลือบเกลือจะต้องเป็นเนื้อดินที่มีความทนไฟสูงและมีส่วนผสมของซิลิกาสูง

วิธีการเคลือบคือการเผาผลิตภัณฑ์ในบรรยายกาศสันดาปไม่สมบูรณ์ และเป็นการเผาครั้งเดียวจนสุกตัวโดยการเริ่มเผาจากดินดิบจนถึงระยะอุณหภูมิที่ดินสุกตัวจึงสามารถเกลือ (บริว) เข้าไปในช่องของเตาเผา (Fire Boxes) เกลือที่ใช้จะเป็นเม็ดหรือป่นก็ได้ แต่ถ้าเป็นจะทำปฏิกริยากับความร้อนในเตาเผาได้ดีกว่าชนิดเม็ด เมื่อเม็ดเกลือสัมผัสกับความร้อนภายในเตาเผาเกลือจะเกิดปฏิกริยาระเหยเป็นไอของโซเดียมไปเกาะบนผิวผลิตภัณฑ์ที่มีซิลิกาอยู่สูงจนกลายเป็นแก้วมันเคลือบอยู่ เตาที่ใช้เผาเคลือบเกลือส่วนมากนิยมใช้เตาฟินชนิดทางลมร้อนลง (Down Draft Kiln)

2.5 เคลือบน้ำดิน (Slip Glaze) เป็นเคลือบที่ในสมัยโบราณคันพนาจากแหล่งที่เกิดขึ้นเองจากการรวมชาติ เกิดอยู่ในรูปที่มีลักษณะเป็นน้ำดิน (Slip) ที่มีส่วนผสมของตัวช่วยหลอมละลาย (Flux) อย่างเพียงพอที่จะเป็นเคลือบได้โดยเคลือบน้ำดินนี้จะมีจุดหลอมตัวที่อุณหภูมิสูงคือ ประมาณ  $1,225 - 1,285$  องศาเซลเซียส

แต่ในปัจจุบันเคลือบน้ำดินได้มีการนำมาประยุกต์ใช้ด้วยวิธีการเติมสารเคมีต่าง ๆ ลงไปในเคลือบน้ำดินนี้เพื่อปรับปรุงสี หรืออุณหภูมิให้ได้ตามความต้องการ

### 3. เคลือบตามอุณหภูมิที่ผ่าน

3.1 เคลือบไฟสูง คือเคลือบที่ต้องใช้อุณหภูมิในการเผาสูงคือ ประมาณ 1,280 องศาเซลเซียส ขึ้นไป หรือ Cone 9 ขึ้นไป

3.2 เคลือบไฟกลาง คือเคลือบที่ต้องใช้อุณหภูมิในการเผาให้ถึงจะหลอมตัวที่อุณหภูมิระหว่าง 1,150 - 1,280 องศาเซลเซียส

3.3 เคลือบไฟต่ำ คือเคลือบที่ต้องใช้อุณหภูมิในการเผาให้ถึงจุดหลอมตัวที่อุณหภูมิต่ำกว่า 1,150 องศาเซลเซียส

### 4. แบ่งตามรูปแบบของสารในเคลือบ

4.1 เคลือบดิน (Raw Glaze) คือเคลือบที่ผสมจากวัตถุดินเจ้าพากอนิน-กรียสารที่เกิดและมีอยู่ในธรรมชาติ เช่น สารต่าง ๆ ได้แก่ หินฟันม้า หินเบี้ยวหุนман หินปูน คินขาว เป็นต้น โดยนำวัตถุดินเหล่านี้มาผสมทำ成เคลือบ

4.2 เคลือบฟริต คือเคลือบที่มีส่วนผสมของสารตัวที่ทำหน้าที่ช่วยในการหลอมละลายของเคลือบ เช่น ตะกั่วบอร์แรก (Borax) และโซดาแอช (Soda Ash) ซึ่งสารเหล่านี้เป็นสารพิษที่มีคุณสมบัติสามารถละลายนำไปได้ ดังนั้นการทำเคลือบชนิดนี้จะต้องนำสารเหล่านี้ไปหลอมให้อยู่ในรูปของแก้วซึ่งเรียกว่าการหลอมฟริต (Frit) แล้วจึงนำฟริตนี้มาใช้ผสมลงไปในสูตรส่วนผสมของเคลือบ

### วัตถุดินที่ใช้ในการทำน้ำเคลือบ

วัตถุดินที่ใช้ในการทำน้ำเคลือบมีลักษณะและคุณสมบัติ เช่นเดียวกับวัตถุดินที่ใช้ในการทำเซรามิกส์ โดยทั่วไป คือการนำวัตถุดินที่มีความเหนียวไว้แก่ คิน เมื่อใช้อยู่ในสูตรส่วนผสมของเคลือบจะช่วยให้น้ำเคลือบเกาะติดผิวผลิตภัณฑ์และลดการไหลตกของเคลือบ ส่วนวัตถุดินที่ไม่มีความเหนียว ได้แก่ หินฟันม้า หินเบี้ยวหุนман หินปูน

ฯลฯ ซึ่งเป็นวัตถุดิบส่วนใหญ่ที่ใช้ในสูตรส่วนผสมของเคลือบจะเป็นตัวหลอมละลาย ตัวทำให้เกิดสี เกิดแก้วมีความมันเงาววาว เกิดความทึบและค้าน เป็นต้น

### วัตถุดิบที่ใช้ในการทำน้ำเคลือบ

วัตถุดิบที่ใช้ในการทำน้ำเคลือบนี้สามารถแบ่งตามคุณสมบัติทางเคมีที่มีผลก่อให้เกิดเป็นน้ำเคลือบแบ่งออกได้เป็น 3 กลุ่ม คือ

**1. กลุ่มด่าง (Bases Group)** เป็นวัตถุดิบที่มีคุณสมบัติเป็นด่าง เป็นตัวช่วยลดจุดหลอมละลายให้ต่ำลง ได้แก่ สารประกอบออกไซด์ ที่เป็นเป็นสูตรทางเชรานิกส์ ได้โดยใช้สัญลักษณ์  $RO$  และ  $R_2O$  วัตถุดิบกลุ่มนี้ที่นำมาใช้ทำน้ำเคลือบของเกรียงปืนดิน เพาจะใช้สารจำพวกด่าง 2 พวก คือ

1.1 พวกอัลคาไลน์ (Alkalies) ด่างพวgnี้ได้แก่ โซเดียม ( $Na$ ) โซเดียมซีเทน ( $K$ ) ลิเทียม ( $Li$ ) เป็นตัวลดอุณหภูมิหลอมละลายที่ดี ช่วยเพิ่มการไหลตัวของเคลือบได้ดี มีอิทธิพลต่อการเกิดสีของน้ำเคลือบด้วย เพิ่มดัชนีการหักเหของแสง ทำให้เคลือบมีความมันวาว สารประกอบของวัตถุดิบพวgnี้ได้แก่

1.1.1 โซเดียมออกไซด์ (Sodium Oxide  $Na_2O$ ) เป็นสารที่ช่วยลดจุดหลอมละลายในอุณหภูมิต่ำ มีการขยายตัวสูง และมีความแข็งแรงน้อยกว่าด่างตัวอื่น สารประกอบของวัตถุดิบที่ให้  $Na_2O$  ได้แก่

- Sodium Chloride ( $NaCl$ ) ทำพวกเคลือบเคลือ
- Soda Ash ( $Na_2CO_3$ ) หรือ Sodium Carbonate หรือโซดาซักผ้า
- Borax ( $Na_2O \cdot 2B_2O_3 \cdot 10H_2O$ ) คือ น้ำประสาททอง
- Cullet เศษแก้ว ( $0.5Na_2O \cdot 0.5CaO \cdot SiO_2$ )
- Soda Feldspar ( $Na_2O \cdot Al_2O_3 \cdot 6SiO_2$ )
- Cryolite ( $Na_3AlF_6$ )
- Nepheline Syenite ( $K_2O \cdot 3Na_2O \cdot 4Al_2O_3 \cdot 9SiO_2$ )
- Sodium Nitrate ( $Na_2NO_3$ )

1.1.2 โพแทสเซียมออกไซด์ (Potassium Oxide -  $K_2O$ ) ทำหน้าที่เป็นตัวลดจุดหลอมละลาย มีสัมประสิทธิ์การขยายตัวต่ำกว่า  $Na_2O$  ซึ่งเป็นผลให้เคลือบไอลตัวน้อยลง มีความแข็งแรง ทนทานต่อการขีดข่วน ทำให้เคลือบมีความมั่นคง สารประกอบของวัตถุคิบ ที่ให้  $K_2O$  ได้แก่

- Potassium Carbonate ( $K_2CO_3$ ) หรือที่เรียกว่า Pearl Ash เป็นสารที่ละลายน้ำได้

- Potassium Nitrate ( $KNO_3$ )
- Potash Feldspar ( $K_2O \cdot Al_2O_3 \cdot 6SiO_2$ )

1.1.3 ลิเทียมออกไซด์ (Lithium Oxide -  $LiO_2$ ) เป็น Flux ที่แรงและมีคุณสมบัติทางเคมีเหมือนกับ Na, K การใช้ Lithium แทน Alkaline อย่างอื่นจะใช้น้อยกว่าในอัตราส่วน 1: 5 แต่มันมีราคาแพง และมีคุณสมบัติพิเศษคือ เป็นตัวนำไฟฟ้าที่ดีช่วยให้งานที่เคลือบสามารถนำไปใช้กับความร้อนได้ สารประกอบของวัตถุคิบที่  $LiO_2$

- Lithium Carbonate ( $Li_2CO_3$ )
- Spodumene ( $Li_2O \cdot Al_2O_3 \cdot 4SiO_2$ )

1.2 พวกรัลคาไลน์เอิร์ธ (Alkaline Earths) ด่างพวนนี้ได้แก่ แคลเซียม (Ca) แมกนีเซียม (Mg) แบบเรียม (Ba) สตรอนเซียม (Sr) สตีทไทท์ และทัลค์ สังกะสี (Zn) ตะกั่ว (Pb) สารประกอบของวัตถุคิบพวนนี้ได้แก่

1.2.1 แคลเซียมออกไซด์ (Calcium Oxide -  $CaO$ ) เป็นสารประกอบที่ใส่เข้าไปในเคลือบจะช่วยให้ความแข็งแกร่งดีขึ้น ทนต่อการขีดข่วน ทนต่อการกัดกร่อนของเคมี และลดการขยายตัว เมื่อเทียบกับด่างชนิดอื่น ๆ แต่ถ้าใช้จำนวนมากจะมีความทันไฟสูงขึ้นและมักจะเกิดการตกผลึกได้ และเป็นสาเหตุให้เกิดเคลือบด้าน สารประกอบของวัตถุคิบที่ให้  $CaO$  ได้แก่

- Calcium Carbonate ( $\text{CaCO}_3$ ) หรือหินปูน หรืออีกชื่อเรียกว่า Whiting
- Dolomite ( $\text{CaCO}_3 \cdot \text{MgCO}_3$ )
- Calcium Fluoride ( $\text{CaF}_2$ )
- Calcium Chorite ( $\text{CaCl}_2$ )
- Calcium Borate ( $2\text{CaO} \cdot 3\text{B}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ ) มีชื่อเรียกว่า Colemanite
- Calcium Silicate ( $\text{Ca}_2\text{SiO}_5$ )
- Calcium Phosphate  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$  จากถ่านกระดูกสัตว์
- Calcium Feldspar ( $\text{CaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2$ )

1.2.2 แมgnีเซียมออกไซด์ (Magnesium Oxide -  $\text{MgO}$ ) เป็นตัวลดจุดหลอมละลายในเกลือบไฟสูงเพิ่มการไหลตัวและความมันวาว ช่วยลดสัมประสิทธิ์การขยายตัวของเกลือบได้ดี สารประกอบของวัตถุคิบที่ให้  $\text{MgO}$  ได้แก่

- Magnesium Carbonate ( $\text{MgCO}_3$ ) จะละลายน้ำได้เล็กน้อย
- Dolomite ( $\text{CaCO}_3 \cdot \text{MgCO}_3$ ) ซึ่งจะได้  $\text{CaO}$  ด้วย
- Talc ( $3\text{MgO} \cdot 4\text{SiO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ )
- Steatite ( $4\text{MgO} \cdot 5\text{SiO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ )

1.2.3 แบบเรียนออกไซด์ (Barium Oxide -  $\text{BaO}$ ) เป็นตัวลดจุดหลอมละลายในเกลือบไฟสูงมีสัมประสิทธิ์การขยายตัวน้อยโดยปกติ  $\text{BaO}$  เป็นวัตถุทนไฟและทำปฏิกิริยาเข้ากับมัลท่าให้เกิดเกลือบค้าน สารประกอบของวัตถุคิบที่ให้  $\text{BaO}$  ได้แก่

- Barium Carbomate ( $\text{BaCO}_3$ )
- Barium Chromate ( $\text{BaCrO}_4$ )

1.2.4 สตรอรอนเรียนออกไซด์ (Strontium Oxide -  $\text{SrO}$ ) เป็นตัวช่วยลดจุดหลอมละลายที่ดีช่วยให้การไหลตัวของเกลือบดีขึ้นทำให้พื้นที่ผิวเกลือบเรียนสม่ำเสมอ สารประกอบของวัตถุคิบที่ให้  $\text{SrO}$  ได้แก่

- Strontium Carbonate หรือ Strontianite ( $\text{SrCO}_3$ )
- Strontium Chloride ( $\text{SrCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ )

1.2.5 สังกะสีออกไซด์ (Zinc Oxide -  $\text{ZnO}$ ) เป็นตัวลดจุดหลอมละลายในเคลือบไฟสูง ถ้าใช้ปริมาณมากเคลือบจะมีการตกผลึก ถ้าให้เคลือบเย็นตัวอย่างช้า ๆ และถ้าใช้มากเกินจะทำให้เคลือบเกิดการดึงตัว (Crawling) นอกจากนี้ยังเป็นตัวช่วยให้สีเคลือบสีใสขึ้น สารประกอบของวัตถุดินที่ให้  $\text{ZnO}$  ได้แก่

- Zinc Chloride ( $\text{ZnCl}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ )
- Zinc Carbonate หรือ Calamine ( $\text{ZnCO}_3$ ) หรือ Zinc Spar
- Zinc Spinel หรือ Gahnite ( $\text{ZnO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3$ )

1.2.6 ตะกั่วออกไซด์ (Lead Oxide -  $\text{PbO}$ ) เป็นตัวลดจุดหลอมละลายของเคลือบไฟต่ำ ให้เคลือบมีความมันแวงวาว ช่วยทำให้เคลือบสีสดใส และทำให้เคลือบให้ลดตัวดี แต่เนื่องจากตะกั่วเป็นสารมีพิษ และสามารถละลายได้ ดังนั้นการนำไปใช้จะต้องนำตะกั่วไปหลอมเป็น Frit เสียก่อน อนึ่งเคลือบตะกั่วจะทนทานต่อการเผาปะรุนต่ำ เพราะมีความแข็งแกร่งน้อย สารประกอบของวัตถุดินที่ให้  $\text{PbO}$  ได้แก่

- Litharge ( $\text{PbO}$ )
- Red Lead ( $\text{Pb}_3\text{O}_4$ )
- Lead Sulfide ( $\text{PbS}$ ) หรือ Galena
- Lead Bisilicate ( $\text{PbO} \cdot 2\text{SiO}_2$ ) คือ Frit
- Lead Monosilicate ( $\text{PbO} \cdot \text{SiO}_2$ ) คือ Frit
- Lead Sesquisilicate ( $2\text{PbO} \cdot 3\text{SiO}_2$ ) คือ Frit
- Lead Orthosilicate ( $2\text{PbO} \cdot \text{SiO}_2$ ) คือ Fritt
- Lead Titanate ( $\text{PbTiO}_3$ )

2. กลุ่มกลาง (Neutral Group) สารจำพวกที่เป็นกลางส่วนมากจะใช้เฉพาะในน้ำเคลือบมากกว่าใช้ในพอกแก้ว เพราะสารประกอบของวัตถุดินเหล่านี้จะทำหน้าที่

เป็นตัวแทนไฟ เพิ่มความหนืดของเคลือบโดยปรับและควบคุมการไหลตัวของเคลือบทำให้เคลือบด้าน เพิ่มความแข็งแกร่ง และทนทานต่อการขีดข่วน ได้แก่สารประกอบออกไซด์ ที่เขียนเป็นสูตรทางเคมีก็ได้โดยใช้สัญลักษณ์  $R_2O_3$  สารประกอบของวัตถุคิบกลุ่มนี้ได้แก่ อัลูมิน่าออกไซด์ ( $Al_2O_3$ ) เหล็กออกไซด์ ( $Fe_2O_3$ ) พลวงออกไซด์ ( $Sb_2O_3$ ) โครเมียมออกไซด์ ( $Cr_2O_3$ ) ไบرونออกไซด์ ( $B_2O_3$ ) ซึ่งวัตถุคิบกลุ่มนี้แต่ละตัวมีคุณสมบัติดังนี้

2.1 อัลูมิน่าออกไซด์ (Alumina Oxide -  $Al_2O_3$ ) อัลูมิน่าเป็นสารประกอบที่อยู่ในวัตถุคิบหลายตัว เช่น ในดินและหินต่าง ๆ อัลูมิน่านมีคุณสมบัติเฉพาะตัว คือทนไฟสูง การนำมานำใช้ในส่วนผสมของเคลือบ ถ้าใช้มากไปจะก่อให้เกิดเคลือบด้าน ลดความมัน แวด้วา ด้านท่านการตกผลึกของเคลือบอัลูมิน่าจะเพิ่มความแข็งแกร่ง และแก้ปัญหาการรานของเคลือบ

รวมทั้งการใช้ในการนองกว่าเป็นเคลือบชนิดใด โดยอุทิศราส่วนของอัลูมิน่า ( $Al_2O_3$ ) : ชิลิกา ( $SiO_2$ ) เช่น อัลูมิน่า 1 ส่วน : ชิลิกา 2.5-5 ส่วน จะเป็นชนิดของเคลือบด้าน, อัลูมิน่า 1 ส่วน : ชิลิกา 7-12 ส่วนจะเป็นชนิดของเคลือบใส และอัลูมิน่า 1 ส่วน : ชิลิกา 15-20 ส่วน จะเป็นชนิดของเคลือบผลึก<sup>3</sup> สารประกอบของวัตถุคิบที่ให้  $Al_2O_3$  ได้แก่

- Alumina Oxide ( $Al_2O_3$ )
- Kaolin ( $Al_2O_3 \cdot 2SiO_2 \cdot 2H_2O$ )
- Feldspar ( $KNaO \cdot Al_2O_3 \cdot 6SiO_2$ )
- Bentonite ( $Al_2O_3 \cdot 4SiO_2 \cdot 9H_2O$ )
- Pyrophyllite ( $Al_2O_3 \cdot 4SiO_2 \cdot 2H_2O$ )

2.2 เหล็กออกไซด์ (Ferric Oxide -  $Fe_2O_3$ ) เหล็กออกไซด์เป็นสารประกอบที่ให้สีในเคลือบเป็นสำคัญ คือมีสีน้ำตาลแดงและยังทำให้สีของทองแดง (Copper) และ kobolt (Cobalt) เปลี่ยนไปด้วย เหล็กออกไซด์ถ้าไม่ไวต่อการให้สีแล้วมันจะเป็นตัว

ช่วยลดกรดหลอมละลายที่ดี สารประกอบของวัตถุดิบที่ให้  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  ได้แก่

- Ferric Oxide (Red) หรือ Hematite ( $\text{Fe}_2\text{O}_3$ )
- Ferro - Ferried Oxide หรือ Magnetite ( $\text{Fe}_3\text{O}_4$ )
- Ferrous Oxide ( $\text{FeO}$ )
- Ferrous Carbonate หรือ Sidelite ( $\text{FeCO}_3$ )
- Ferrous Sulphate หรือ Ironvitriol ( $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ )
- Ferrous Sulphide หรือ Pyrite ( $\text{FeS}$ )

2.3 พลางออกไซด์ (Antimony Oxide -  $\text{Sb}_2\text{O}_3$ ) เป็นสารที่ละลายน้ำได้เล็กน้อย มีคุณสมบัติทำให้เคลือบทึบแสงในเคลือบไฟต์ ถ้าใช้เป็นสารเคี้ยว ๆ จะไม่มีสีแต่ถ้าในเคลือบมีเหล็กออกไซด์ หรือตะกั่วออกไซด์จะทำให้เคลือbmีสีเหลือง สารประกอบของวัตถุดิบที่ให้  $\text{Sb}_2\text{O}_3$  ได้แก่

- Antimony Sulphide หรือ Stibnite ( $\text{Sb}_2\text{S}_3$ )
- Naple Yellow ( $\text{Pb}_3(\text{SbO}_4)_2$ )
- Sodium Meta - Antimonate ( $\text{Na}_2\text{SbO}_3 \cdot 7_2\text{HO}$ )

2.4 โครเมียมออกไซด์ (Chromiuun Oxide -  $\text{Cr}_2\text{O}_3$ ) จุรายะเอียดในสารที่ให้สีในเคลือบ สารประกอบของวัตถุดิบที่ให้  $\text{Cr}_2\text{O}_3$  ได้แก่

- Chromium Hydroxide หรือ Chromhydrate ( $\text{Cr}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ )
- Chromium Sulphate ( $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$ )
- Chromium Yellow ( $\text{PbO} \cdot \text{CrO}_3$ )
- Chromium Alum ( $\text{Cr}_2\text{O}_3 \cdot \text{K}_2\text{O} \cdot 4\text{SO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ )
- Cromium Nitrate ( $\text{Cr}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{N}_2\text{O}_5 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$ )
- Chromite ( $\text{FeO} \cdot \text{Cr}_2\text{O}_3$ )

2.4 ไบرونออกไซด์ (Boron Oxide -  $\text{B}_2\text{O}_3$ ) เป็นสารที่ช่วยในการลดกรดหลอมละลายของสารตัวอื่นในเคลือบ และเป็นตัวละลายพวกสารให้สีต่าง ๆ ในขณะเดียวกัน

ขั้นช่วยลดการให้ผลตัวของเกลือบไฟฟ้า แต่จะให้ลดตัวได้ดีในเกลือบไฟฟูง มันจะเป็นตัวเพิ่มความมันแวร์วัวในผิวเคลือบ ซึ่งโบราณออกไซด์เป็นสารที่ละลายน้ำได้ดี ฉะนั้น ก่อนจะใช้ควรนำไฟหยอดมเป็น Frit เสียก่อน สารประกอบของวัตถุคิบที่ให้  $B_2O_3$  ได้แก่

- Boric Acid ( $B_2O_3 \cdot 2H_2O$ )
- Boracic Acid ( $B_2O_3 \cdot 3H_2O$ )
- Borax ( $Na_2O \cdot 2B_2O_3 \cdot 10H_2O$ )
- Colemanite ( $2CaO \cdot 3B_2O_3 \cdot 5H_2O$ )

3. กลุ่มกรด (Acid Group) ได้แก่ วัตถุคิบหรือสารประกอบที่มีคุณสมบัติเป็นกรดที่ใส่เข้าไปในส่วนผสมของเกลือบจะทำให้เกิดแก้ว เพิ่มจุดหลอมละลายให้สูงขึ้น เพิ่มความแข็งแกร่งทนทานต่อการกัดกร่อน ทำให้เกลือบให้ผลตัวน้อยลง ทำให้เกลือบทึบหรือด้านได้เช่นกัน ได้แก่พวกรสารประกอบออกไซด์ ที่เป็นอนุสรตรากางเซรามิกส์ ได้โดยใช้สัญลักษณ์  $R_2O$  วัตถุคิบกลุ่มนี้ได้แก่ ซิลิก้า ( $SiO_2$ ) ดิบุกออกไซด์ ( $SnO_2$ ) ติตาเนียมไออกไซด์ ( $TiO_2$ ) เชอร์โโคเนียมไออกไซด์ ( $ZrO_2$ ) ปริมาณการใช้ซิลิก้าขึ้นอยู่ กับวัตถุคิบ กลุ่มด่างและจุดอุกตัวของเกลือบ แต่นิยมใช้กันในระหว่าง 1-6 สมมูล เพาะใช้น้อยเกินไปจะทำให้เกลือบไม่อู่ตัวและละลายน้ำได้ง่ายแต่ถ้าใช้มากเกินไป จะทำให้เกลือบทนไฟฟูง

#### สารประกอบของวัตถุคิบที่ให้ $SiO_2$ ได้แก่

3.1 ซิลิก้า (Silica, Quartz, Flint, Sandstone  $SiO_2$ ) ซิลิก้าจะอยู่ในรูปของสารอิสระและเป็นสารประกอบที่อยู่ในวัตถุคิบหลายชนิดมีคุณสมบัติเพิ่มจุดหลอมละลายของเกลือบให้สูงขึ้น เมื่อหยอดจะเป็นแก้วลดการให้ผลตัวของน้ำเกลือบเพิ่มความคงทน ต่อการกัดกร่อนของสารละลายเพิ่มของแข็งแกร่งของเกลือบตลอดจนลดสัมประสิทธิ์ การขยายตัวเมื่อได้รับความร้อน สารประกอบของวัตถุคิบที่ให้  $SiO_2$  ได้แก่

- Quartz, Flint, Silica, Sandstone ( $SiO_2$ )
- Clay, Kaolin ( $Al_2O_3 \cdot 2SiO_2 \cdot 2H_2O$ )
- Feldspar ( $KNaO \cdot Al_2O_3 \cdot 6SiO_2$ )

- Spodimene ( $\text{Li}_2\text{O} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 4\text{SiO}_2$ )
- Celsian ( $\text{BaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2$ )
- Serpentine ( $3\text{MgO} \cdot 2\text{SiO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ )
- Pyrophyllite ( $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 4\text{SiO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ )
- Sillimanite ( $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{SiO}_2$ )
- Tale ( $3\text{MgO} \cdot 4\text{SiO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ )
- Willemite ( $2\text{ZnO} \cdot \text{SiO}_2$ )
- Wollastonite ( $\text{CaO} \cdot \text{SiO}_2$ )
- Zircon ( $\text{ZrO}_2 \cdot \text{SiO}_2$ )

3.2 ดีบุกออกไซด์ (Tin Oxide, Stannic Oxide -  $\text{SnO}_2$ ) เป็นสารที่ใส่เข้าไปในเคลือบทำให้เกิดการทึบแสงเพราะว่ามันละลายใน Silicate ได้น้อย โดยใช้ได้มากกว่าสารทึบแสงชนิดอื่นและให้สีขาว นอกจากนี้ยังใช้เป็นส่วนผสมลงไปในสารให้สีครัวอื่น เพื่อทำสีสำเร็จรูป (Stain) เช่นสีขมพและม่วงแดง การใช้ในปริมาณที่เหมาะสมคือ 5-7 เปอร์เซนต์<sup>4</sup> ซึ่งถ้าใช้มากเกินไปจะเกิดการทึบด้าน

3.3 ติตาเนียมไคออกไซด์ (Titanium Dioxide, Rutile -  $\text{TiO}_2$ ) เป็นสารที่ใส่เข้าไปในเคลือบสามารถละลายได้ดีในสารประกอบพวกอัลคาไลน์ (Alkaline) จะน้ำผลอาจมีการเปลี่ยนแปลงคือ การทึบแสงในเคลือบและในขณะเดียวกันจะเกิดสีฟาง (Tan or Brown Colour) ซึ่งถ้าใส่ในปริมาณมากจะทำให้เคลือบเกิดการไฟตัวง่ายขึ้น ซึ่งถ้าใส่ในปริมาณ 5-10<sup>5</sup> เปอร์เซนต์ มีผลทำให้เคลือบมีผลึกໄิด และมีความมันแวรร瓦ว ดังนั้นจึงนิยมใช้เป็นส่วนผสมในการทำเคลือบผลึกต่าง ๆ ด้วย

3.4 เซอร์โคเนียมไคออกไซด์ (Zirconium Dioxide -  $\text{ZrO}_2$ ) เป็นสารที่ใส่เข้าไปในเคลือบทาให้เกิดการทึบด้านเช่นเดียวกับดีบุกเป็นตัวทึบแสงที่ดี เมื่อเผาแบบออกซิเดชั่น (Oxidation) เช่นเตาไฟฟ้าก็จะได้เคลือบที่มีสีขาวได้โดยเฉพาะถ้าใช้ร่วมกับดีบุกจะช่วยให้ทึบแสงได้กว่าใช้ดีบุกอย่างเดียวใช้ได้ทั้งในเคลือบไฟต่ำและไฟสูง ที่สำคัญ

คือมีราคาถูกกว่าดินบุกมาก สารประกอบของวัตถุดินที่ให้  $ZrO_2$  ได้แก่

- Zirconium Dioxide ( $ZrO_2$ )
- Zirconium Silicat ( $ZrSiO_4$ )

### สารสำคัญที่ให้สีทางเซรามิกส์

สีต่าง ๆ ที่ใช้ในทางเซรามิกส์ไม่ว่าจะเป็นสีที่ใช้ผสมในน้ำเคลือบ หรือสีที่ใช้ผสมในเนื้อคินปันนั้นเกิดขึ้นจากการใช้สารประกอบที่อยู่ในรูปออกไซด์ของโลหะ หรือการนำสารที่อยู่ในรูปของสารประกอบออกไซด์ของโลหะต่างๆ มาไปผสมกับสารประกอบตัวอื่นแล้วนำไปเผาในอุณหภูมิที่กำหนดไว้จะได้สารให้สีตัวใหม่ ที่อยู่ในรูปของสีสำเร็จรูป (Stain) เพื่อจะได้สีสำเร็จรูปที่มีคุณภาพของสีที่คงที่ ถึงแม้จะเผาในอุณหภูมิที่ต่างกัน รวมถึงบรรยายการเผาต่างกันด้วย

สีที่เกิดจากสารประกอบออกไซด์ของโลหะตั้งแต่ 1 ชนิดขึ้นไป ซึ่งสารให้สีบางตัวนี้อาจให้สีได้หลายสี เมื่อเผาในอุณหภูมิและบรรยายการเผาที่แตกต่างกันรวมถึงการผสมกับออกไซด์ของโลหะชนิดอื่น ๆ ก็สามารถให้สีที่แตกต่างกันด้วยเช่นกัน สารประกอบออกไซด์ของโลหะที่ให้สีที่สำคัญได้แก่

**1. เหล็กออกไซด์ (Ferric Oxide -  $Fe_2O_3$ )** เป็นสารประกอบออกไซด์ที่ให้สีในโทนสีแดง น้ำตาลอ่อน-เข้ม จนถึงดำ ความเข้มของสีที่ได้ขึ้นอยู่กับจำนวนเปอร์เซนต์ที่ใช้ส่วนมากใช้ในปริมาณ 2-10% เหล็กออกไซด์มีจุดหลอมตัวที่อุณหภูมิ 1,565 องศาเซลเซียส และจัดว่าเป็นสารที่ให้สีรุนแรง

**2. โครมิคออกไซด์ (Chromic Oxide -  $Cr_2O_3$ )** เป็นสารประกอบออกไซด์ที่ให้สีในโทนสีเขียว - น้ำตาล ขึ้นอยู่กับอุณหภูมิที่ใช้เผา ถ้าเผาในอุณหภูมิต่ำจะให้สีเขียวถ้าใช้เผาในอุณหภูมิสูงจะให้สีน้ำตาล ถ้าเคลือบนั้นมีส่วนประกอบของ  $ZnO$  รวมอยู่ด้วย ใช้กันในปริมาณ 2-5% โครมิคออกไซด์ มีจุดหลอมตัวที่อุณหภูมิ 2,265 องศาเซลเซียส และจัดว่าเป็นสารที่ให้สีรุนแรง

3. โคบอออกไซด์ (Cobalt Oxide - CoO) เป็นสารที่ให้สีรุนแรงที่สุดในบรรดาสารประกอบออกไซด์ของโลหะที่ใช้เป็นสารให้สีของผลิตภัณฑ์ทางเซรามิกส์ใช้ในปริมาณ 0.5-3% จะให้สีในโถนสีฟ้า น้ำเงิน และดำ เมื่อใช้ร่วมกับเหล็กออกไซด์ ( $Fe_2O_3$ ) และแมงกานีสไคลอออกไซด์ จะให้สีดำ ถ้าใช้ผสมกับสังกะสีออกไซด์ ( $ZnO$ ) จะให้สีน้ำเงินแกมเขียว ถ้าใช้ผสมกับแมgnีเซียม (Periclase - MgO) จะให้สีม่วง โคบอต์ออกไซด์มีจุดหลอมตัวที่อุณหภูมิ 1,805 องศาเซลเซียส

4. ทองแดงออกไซด์ (Copper Oxide - CuO) เป็นสารให้สีในโถนสีเขียว ถ้าใช้ในน้ำเคลือบที่มีโซเดียมออกไซด์สูง มีอุณหภูมน้ำเย็น และไม่มีตะกั่ว หรือสังกะสีออกไซด์ป่นอยู่ แล้วเผาในบรรยายักษ์เผาใหม่ไม่สมบูรณ์ (Reduction Firing) จะได้สีแดงที่เรียกว่า Copper Red โดยใช้ในปริมาณไม่เกิน 3% ทองแดงออกไซด์มีจุดหลอมตัวที่อุณหภูมิ 1,148 องศาเซลเซียส

5. แมงกานีสไคลอออกไซด์ (Manganese Dioxide -  $MnO_2$ ) เป็นสารที่ให้สีน้ำตาล ถ้าใช้ใน Alkaline Glaze จะได้สีม่วง การใช้สารตัวนี้ไม่ควรเกิน 10% เพราะถ้าใช้ในปริมาณมากเกินไปจะมีผลทำให้ผิวเคลือบเกิดตำหนิ เป็นฟองอากาศ แต่ถ้าใช้ในเคลือบที่มีเหล็กออกไซด์สูงจะทำให้เคลือบที่มันขาวออกจุดสีน้ำตาลดำ แมงกานีสไคลอออกไซด์มีจุดหลอมตัวที่อุณหภูมิ 1,080 องศาเซลเซียส

6. นิกเกลออกไซด์ (Nickel Oxide - NiO) เป็นสารให้สีในโถนสีเทา เทากะเทา น้ำตาล ที่ใช้กันอยู่มักอยู่ในรูปของออกไซด์ ที่มีสีดำ (Nickeric Oxide -  $Ni_2O_3$ ) และออกไซด์ที่มีสีเขียว (Nickel Oxide - NiO) ใช้ในปริมาณ 2-12% ในเคลือบไฟสูง โดยนิกเกลนี้เป็นสารที่นำไปผสมกับวัตถุคิบที่ใช้เป็นส่วนผสมของเคลือบบางตัวจะทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงของสีในเคลือบได้เช่น ถ้าใช้นิกเกล 2% ในเคลือบที่มีส่วนผสมของแบบเริมคาร์บอนเคนตอยู่ในเบอร์เซนต์สูงจะให้สีม่วงแดง โดยใช้ระยะเวลาการเผาที่ยาว แต่ถ้าใช้ระยะเวลาการเผาที่สั้นจะให้สีเทาปนน้ำตาล และถ้าในส่วนผสมของเคลือบที่มี

สังกะสีออกไซด์ผสมอยู่มาก จะให้สีฟ้าอมน้ำเงิน โดยทั่วไปการใช้มิกกอลอกไซด์จะควบคุมสีเคลือบให้คงที่ลำบาก เพราะมันเป็นตัวช่วยให้สีของออกไซด์ตัวอื่นมีสีทางลงหรือเปลี่ยนแปลงไป นิเกลลอกไซด์มีจุดหลอมตัวที่อุณหภูมิ 1,990 องศาเซลเซียส

7. ยูเรเนียมออกไซด์ (Uranium Oxide (Acidanhyd )  $\text{UO}_3$ ) เป็นสารให้สีในไนท์เหลืองส้มแดง ถ้าใช้กับเคลือบที่มีส่วนผสมของตะกั่วจะให้สีแดง มีส่วนผสมของคิบูกออกไซด์ - เซอร์โคเนียมไดออกไซด์ สามารถทำให้เกิดสีในเคลือบได้ดังแต่สีเหลือง - ส้ม - แดง โดยขึ้นอยู่กับปริมาณที่ใช้ ตั้งแต่ 3-8% และให้สีในเคลือบได้จะต้องเป็นเคลือบไฟสูง เพาในบรรยายภาพแบบเผาไหม้สมบูรณ์ (Oxidation Firing) ยูเรเนียมออกไซด์ ( $\text{U}_3\text{O}_8$ ) มีจุดหลอมตัวที่อุณหภูมิ 2,176 องศาเซลเซียส

8. เวนเดียมออกไซด์ (Vanadium Oxide -  $\text{V}_2\text{O}_5$ ) เป็นสารให้สีได้หลายสี เช่นสีเหลือง เงียวของเหลวและน้ำตาลแดง และสีเขียวมรกต ใช้ในปริมาณ 5-10% ช่วยลดจุดหลอมตัวของเคลือบได้ดี แต่ถ้าใช้ในปริมาณมากจะทำให้เกิดการแตกผลึกและสีที่ผิวเคลือบไม่สม่ำเสมอ และทำให้เกิดเคลือบทับได้ เมื่อใช้ร่วมกับคิบูกออกไซด์ เวนเดียมออกไซด์ มีจุดหลอมตัวที่อุณหภูมิ 690 องศาเซลเซียส

อย่างไรก็ตามสารให้สีในเคลือบที่ใช้อยู่ในรูปสารประกอบออกไซด์ของโลหะเหล่านี้จะให้สีเข้ม - 亮 เปลี่ยนแปลงหรือแตกต่างกันออกໄไปได้ ขึ้นอยู่กับอัตราเปลี่ยนตัวของสารให้สีและอัตราส่วนผสมของเคลือบแต่ละชนิดคือที่ใช้สมเป็นสูตรเคลือบพื้นฐาน บรรยายภาพการเผา อุณหภูมิที่ใช้ รวมถึงระยะเวลาการเผาด้วยเช่นกัน สิ่งเหล่านี้มีอิทธิพลต่อการเกิดสีในเคลือบทั้งสิ้น

### สูตรน้ำเคลือบ

ในอัตราการผสมทำน้ำเคลือบนั้น มีการทำในลักษณะพื้นบ้าน คือวัดอุตุนิคต่างๆ ที่ใช้ทำน้ำเคลือบ มิได้แยกประเภทคุณสมบัติของสารแต่ละชนิด และการซึ่งควรจะดิบก็ใช้แบบง่ายๆ เป็นถัง หรือเป็นส่วน

ต่อมาได้มีวิพัฒนาการทางวิทยาศาสตร์ที่เจริญก้าวหน้าขึ้นตามยุคสมัย การทำน้ำเคลือบเงินมีส่วนผสมของวัตถุดีบุที่ใช้ชับซ้อนขึ้นและสามารถแยกคุณสมบัติของสารแต่ละชนิด ได้อย่างถูกต้อง การซึ่งน้ำหนักของสารก็มีความละเอียดถี่ถ้วนขึ้น มีการคิดคำนวนมีการทดลอง จึงทำให้ปัจจุบันสามารถทำสูตรน้ำเคลือบต่าง ๆ ได้อย่างหลากหลายชนิด ทำให้สามารถเลือกผสมน้ำเคลือบไปใช้ได้ตามวัตถุประสงค์ของผลิตภัณฑ์ที่จะเคลือบ การทำน้ำเคลือบนั้น ได้มีการคิดคำนวนน้ำเคลือบของมาในสูตรแต่ละประเภทดังนี้คือ

### 1. สูตรแบบพื้นบ้าน (Folk Formular)

จี๊เด้	3 ถั่ง
คินແلنร่องผัก	7 ถั่ง
หรือ	
จี๊เด้ไม้มะกอตดาวนู (ตัวเมีย)	25 ส่วน <sup>๘</sup>
จี๊เด้ไม้รากฟ้า (ตัวผู้)	25 ส่วน
คินผิวนา	50 ส่วน

### 2. สูตรที่บอกส่วนผสมเป็นร้อยละ (Percentage Formular)

Potash Feldspar	63.10%
Whiting	12.71%
Barium Carbonate	10.04%
Kaolin	6.79%
Quartz	7.36%

### 3. สูตรที่บอกเป็นจำนวนน้ำหนักส่วนผสม (Batch Formular)

Potash Feldspar	102.04 กรัม
Whiting	7.90 กรัม

Barium Carbonate	78.96	กรัม
Zinc Oxide	32.56	กรัม
Kaolin	9.07	กรัม
	<u>230.53</u>	กรัม

#### 4. สูตรที่นักปืนจำนวนโนเมลกูลของออกไซด์ (Empirical Formular)

0.15 K <sub>2</sub> O		
0.10 CaO		
0.10 SrO	0.16 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	2SiO <sub>2</sub>
0.05 MgO		
0.60 ZnO		

จะเห็นได้ว่าสูตรเคลือบทั้ง 4 สูตรดังกล่าวข้างต้นจะมีความแตกต่างกันทั้ง 4 สูตร แต่สามารถทำแนกได้คือสูตร 1 การผสมเคลือบจะใช้วัสดุปริมาณด้วยวิธีตวง หรือ แบ่งเป็นส่วน ๆ ตามความเดยชิน สูตรที่ 2 เป็นผลของการคิดคำนวณสูตรเคลือบที่ สำเร็จมาแล้วเพื่อสะทogeneต่อการนำไปใช้ส่วนผสมของวัตถุดินบัวทำเคลือบทั้งหมดใน จำนวนเท่าใดแล้วดูจากอัตราส่วนส่วนสูตรเคลือบที่ได้มานำไปเทียบเป็นจำนวนจาก เปอร์เซนต์ดังกล่าว สูตรที่ 3 เป็นสูตรที่นักปืนจำนวนผสมของการทำน้ำเคลือบที่ได้จาก อัตราส่วนของวัตถุดินนั้น ๆ มีน้ำหนักเป็นกรัมหรือกิโลกรัมต่อผลรวมของสูตรเคลือบ 1 สูตร ซึ่งทั้ง 3 สูตรที่กล่าวมาค่อนข้างจะเป็นการกำหนดวัตถุดินที่จะใช้ทำน้ำเคลือบที่ แน่นอนลงไป สำหรับสูตรที่ 4 นั้น จะเป็นการนักปืนจำนวนผสมของวัตถุดินที่มีคุณ สมบัติ ค่าง กลาง กรณ ในการลักษณะที่เป็นจำนวนสมมูลย์ของออกไซด์ต่าง ๆ ไว้จะเป็น การง่ายที่จะเลือกใช้วัตถุดินที่สามารถทดลองแทนกันได้ โดยให้ได้สารประกอบครบตาม สูตร แต่การนำไปใช้ปฏิบัติจริง จะเป็นจะต้องมีวิธีการคิดคำนวณเพื่อเปลี่ยนสูตร เอ้มไพริกัล ให้เป็นสูตรส่วนผสมและเป็นเปอร์เซนต์โดยคำนึงถึงวัตถุดินที่มีอยู่

## การคำนวณน้ำเคลือบจากสูตรເອີ້ນໄພຣິຄົດ

ສູຕຣເອີ້ນໄພຣິຄົດນີ້ເປັນສູຕຣທີ່ນອກຈຳຈານວນໄມເລກລຂອງສາຮປະກອບຕ່າງໆ ໄວ້ ໂດຍແບ່ງອອກເປັນ 3 ກລຸ່ມ ຕານຖຸຜົນບັນຫຼິບອງສາຮປະກອບ ກື່ອ ກລຸ່ມດ່າງ ໃຫ້ສັນຍຸລັກຍົມຟ້າແກ່ນດ້ວຍ  $RO$ ,  $R_2O$  ຈຶ່ງຈະມີວັດຖຸດົບກີ່ຕົວກີ່ໄດ້ ແຕ່ເມື່ອຮົມກັນແລ້ວຕ້ອງນິ້ມຄ່າເທົ່າກັນ 1 ເສມອ ກລຸ່ມກາລາງໃຫ້ສັນຍຸລັກຍົມຟ້າແກ່ນດ້ວຍ  $R_2O_3$  ແລະ ກລຸ່ມກາລາງໃຫ້ສັນຍຸລັກຍົມຟ້າແກ່ນດ້ວຍ  $R_2O$  ແລະ ສິ່ງທີ່ສໍາຄັญອັດຕາສ່ວນຂອງສາຮຮ່ວງອຸໝົນນໍາແລະ ຊືດິກໍາ ( $Al_2O_3$ :  $SiO_2$ ) ສາມາຮດແສດງໃຫ້ເຫັນຄົງສມບັດຕະຫຼາດສູດຕົວອອກເລື່ອບ ເຫັນ ພັດຕາສ່ວນຂອງ  $Al_2O_3$ :  $SiO_2 = 1 : 8$  ຮ່ານຍຄວາມວ່າເກລື້ອບຈະໄສມັນວາວ ມີ  $Al_2O_3$ :  $SiO_2 = 1 : 4$  ຈະເປັນລັກຍົມຟ້າແກ່ນດ້ວຍດ້ານ ແລະ  $Al_2O_3$ :  $SiO_2 = 1 : 10$  ຈະເປັນລັກຍົມຟ້າແກ່ນດ້ວຍທີ່ມັນວາວ ນາກໃຊ້ອຸພາກຸມີຂອງການເພາດ່າລົງ ທັງນີ້ເພົ່າປະໂຫມາພຂອງອຸໝົນນໍາລັດຄົງແລະ ຊືດິກໍານາກເຂົ້າ

### ການເປັນສູຕຣເອີ້ນໄພຣິຄົດ ຈະຕ້ອງເປັນເປັນໜໍາວຸດໜູ້ດັ່ງນີ້

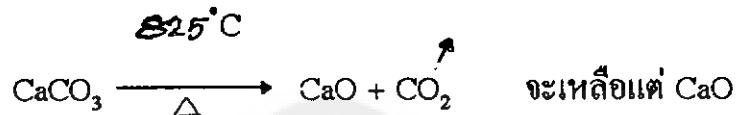
$K_2O$	$Al_2O_3$	$SiO_2$
$CaO$	$Cr_2O_3$	$ZrO_2$
$BaO$		
$ZnO$		
$MgO$		
$SrO$		

ການคำນວນຫາສ່ວນພສມຂອງເກລື້ອບຈາກສູຕຣເອີ້ນໄພຣິຄົດຈໍາເປັນຈະຕ້ອງຮູ້ສັນຍຸລັກຍົມຟ້າທາງເກມີຂອງສາຮປະກອບທີ່ອູ້ໃນຮູ່ປະຕຸບຕົບຕ່າງໆ ຮວມທີ່ນໍ້າຫັນກີ່ໄມເລກລຂອງສາຮປະກອບຂອງວັດຖຸດົບທີ່ຈະໃຫ້ເພື່ອໃນການคำນວນສູຕຣເອີ້ນໄພຣິຄົດມີຂໍ້ກວາມພິຈາລະດັບນີ້ກື່ອ

1. ຄໍາສູຕຣເກລື້ອບນີ້ມີສາຮ  $K_2O$  ມີ  $NaO$  ໃຫ້ວັດຖຸດົບທີ່ອູ້ໃນຮູ່ປະຕຸບຕົບ  $Potash Feldspar$  ມີ  $Soda Feldspar$  ເພົ່າປະເປົ້າຕ້ວລດຈຸດຫລອມລະລາຍ (Flux) ໃນເກລື້ອບໄຟສູງ

เป็นสารประกอบที่ไม่ละลายน้ำและยังมี  $\text{Al}_2\text{O}_3$  และ  $\text{SiO}_2$  อยู่คุ้ยและที่สำคัญเป็นวัตถุคิบที่ราคาถูก

2. ในกรณีที่มีสาร เช่น  $\text{MgO}$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{BaO}$  ให้ใช้วัตถุคิบที่อยู่ในรูปของสารประกอบ Carbonate ได้เพรำเมื่อเผาในอุณหภูมิ 500 องศาเซนติเกรด สารประกอบที่อยู่ในรูปของ Carbonate จะแตกตัวเป็นก้าชการ์บอนราเรเหยไปได้ เช่น



และที่สำคัญเนื่องจากราคาถูกกว่าออกไซด์บริสุทธิ์

3. ส่วน  $\text{Al}_2\text{O}_3$  และ  $\text{SiO}_2$  ที่มีอยู่ในสูตรเคลือบให้ใช้วัตถุคิบที่อยู่ในรูปสารประกอบของศินหลังจากใช้ในรูปของ Feldspar แล้ว และที่เหลือจึงให้เป็นรูปของสารอิสระ

4. ส่วนโมเลกุลของน้ำที่อยู่ในรูปของสารประกอบในวัตถุคิบต่าง ๆ ไม่ต้องนำเข้ามาคำนวณด้วย เพราะเวลาเผาแล้วโมเลกุลของน้ำระเหยไปหมด เช่น ที่อยู่ในรูปของ Kaolin ( $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ) เป็นต้น

### วิธีการคำนวณ ขั้นตอนที่ 1

1. คัดลอกตามโจทย์ที่ได้มาด้วยวิธีการจัดเรียงของอักษรค่องในช่องตาราง โดยเรียงจากกลุ่มคิบให้หมด ตามคุ้ยกลุ่มกลางและกลุ่มกรด โดยนำจำนวนของอักซ์ค์ของสารแต่ละกลุ่มตามโจทย์ใส่ไว้ให้ตรงกัน

2. จัดเรียงวัตถุคิบที่มีคุณสมบัติอยู่กลุ่มคิบให้หมด ตามคุ้ยกลุ่มกลางและกลุ่mgrดแล้วแทนค่าของอักซ์แต่ละตัวด้วยวัตถุคิบที่มีสารประกอบตามโจทย์ต้องการโดยแทนให้ครบทุกตัว

## วิธีการคำนวณ ขั้นตอนที่ 2

1. นำจำนวนสมมูลย์ของวัตถุคิบแต่ละตัว ที่ได้จากการแทนค่าของออกใช้คูณด้วยน้ำหนักโมเลกุลของวัตถุคิบนั้น ซึ่งจะได้น้ำหนักส่วนผสมของวัตถุคิบแต่ละตัวแล้วหาผลรวมของน้ำหนักส่วนผสม<sup>10</sup>

2. นำน้ำหนักส่วนผสมของวัตถุคิบมาคำนวณหา เป็นเปอร์เซนต์เพื่อสะดวกต่อการนำไปใช้

### ตัวอย่างที่ 1

การคำนวณสูตรเข็มไพริกัล เพื่อหา\_n้ำหนักส่วนผสมและเปอร์เซนต์ของวัตถุคิบ

0.41 K <sub>2</sub> O	0.48 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	3.54 SiO <sub>2</sub>
0.54 CaO		
0.05 BaO		

### วิธีท่า ขั้นตอนที่ 1

วัตถุคิบ Raw materials	Glaze Formular				
	K <sub>2</sub> O	CaO	BaO	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	SiO <sub>2</sub>
0.41 (K <sub>2</sub> O.Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> .6SiO <sub>2</sub> )	0.41	0.54	0.05	0.48	3.54
	0.41	-	-	0.41	2.46
0.54 (CaCO <sub>3</sub> )	-	0.54	0.05	0.07	1.08
	-	0.54	-	-	-
0.05 (BaCO <sub>3</sub> )	-	-	0.05	0.07	1.08
	-	-	0.05	-	-
0.07 (Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> .2SiO <sub>2</sub> .2H <sub>2</sub> O)	-	-	-	0.07	1.08
	-	-	-	0.07	0.14
0.94 (SiO <sub>2</sub> )	-	-	-	-	0.94
					0.94

## อธินาย วิธีทำขั้นตอนที่ 1

นำออกไซด์ตาม โจทย์มาเรียงใส่ไว้ในตาราง โดยเรียงตามลำดับจากกลุ่มค่างงาน ครบคือ  $K_2O$ ,  $CaO$ ,  $BaO$  แล้วตามด้วยกลุ่มกลาง  $Al_2O_3$  ต่อด้วยกลุ่มกรด  $SiO_2$  พร้อม คำนวณจำนวนสมมูลย์ของออกไซด์แต่ละตัวลงในบรรทัดถัดไปหางรักัน จากนั้นพิจารณา ถึงวัตถุคิบที่มีคุณสมบัติของสารประกอบของออกไซด์ ตามที่โจทย์ต้องการว่ามีวัตถุคิบตัวใด ที่ให้  $K_2O$  ซึ่งในหลักการต้องพยายามใช้รูปของเฟลสปาร์ ในกรณีนี้ต้องมีความรู้เรื่อง สูตรทางเคมีของเฟลสปาร์ ว่าประกอบด้วยอะไรบ้างในที่นี่โจทย์ต้องการ  $K_2O$  จำนวน สมมูลย์ 0.41 ก็นำมาใส่ในช่องตารางของวัตถุคิบ ตามสูตรทางเคมีของเฟลสปาร์จะมี สารประกอบ  $Al_2O_3$  และ  $SiO_2$  รวมอยู่ด้วย ดังนั้นจำนวนสมมูลย์ของเฟลสปาร์ตาม โจทย์นี้คือ  $0.41 \times (K_2O \cdot Al_2O_3 \cdot 6SiO_2)$  ซึ่งจะได้  $0.41K_2O \cdot 0.41Al_2O_3 \cdot 2.46SiO_2$  แล้วก็ นำจำนวนสมมูลย์ของสารประกอบของออกไซด์แต่ละตัวไปใส่ในช่องตาราง หลังจากนั้น หักลบออกจากจำนวนเดิม แล้วจึงมาคูณออกไซด์ตัวต่อไปคือ  $CaO$  ซึ่งวัตถุคิบที่ให้สาร ตัวนี้คือสารประกอบ  $CaCO_3$  โดยใช้ความจำนวนที่โจทย์ต้องการคือ 0.54 ของออกไซด์ตัวต่อ มาคือ  $BaO$  ก็ใช้วัตถุคิบคือ  $BaCO_3$  ตามจำนวน 0.05 สำหรับ  $Al_2O_3$  และ  $SiO_2$  ให้ใช้ รูปของคิบใหมากที่สุด โดยเหลือจำนวนสมมูลย์ของ  $Al_2O_3$  ที่ต้องแทนค่าอยู่ 0.07 ให้ ใช้คิบ  $0.07 \times (Al_2O_3 \cdot 2SiO_2 \cdot 2H_2O)$  ซึ่งจะได้  $0.07Al_2O_3 \cdot 0.14SiO_2$  ดังนั้น  $SiO_2$  จึง เหลือเพียง 0.94 จากเดิมที่ต้องการอยู่ 3.54 ที่เป็นเห็นนี้ เพราะได้รับผลกระทบจากการใช้วิธีการ แทนค่าด้วยวัตถุคิบตัวอื่นคือ เฟลสปาร์ และคิบไปบ้างแล้ว จะนั้น  $SiO_2$  ส่วนที่เหลือนี้ จะใช้ในรูปของสารอิสระ โดยวิธีการแทนค่าให้หมด ในปริมาณที่ต้องการคือ 0.94

## วิธีทำ ขั้นตอนที่ 2

วัตถุคิบ Raw materials	จำนวน โมลย์	นน. โมเลกุล	นน.ส่วนผสม	ส่วนผสมร้อยละ
Potash Feldspar	0.41	X 556	= 227.96	62.23
Whiting	0.54	X 100	= 54	14.74
Barium Carbonate	0.05	X 197	= 9.85	2.71
Kaolin	0.07	X 258	= 18.06	4.93
Quartz	0.94	X 60	= 56.4	15.39
		รวม	366.27	100.00

## อภินัย วิธีทำขันตอนที่ 2

หลังจากการแทนค่าของจำนวนสารตามที่โจทย์ต้องการด้วยวัตถุดิบต่าง ๆ ในขันตอนที่ 1 ครบเรื่องสมบูรณ์แล้วก็จะได้จำนวนสมมูลย์ของวัตถุดิบทั้งหมด จากนั้นนำจำนวนสมมูลย์ของวัตถุดิบที่ได้มาจัดเรียงเป็นลำดับลงมาในตารางด้านล่างนี้ แต่ต้องไม่เดาถูกของวัตถุดิบแต่ละตัวผลที่ได้จะเป็นน้ำหนักส่วนผสม ซึ่งผลลัพธ์ที่ได้ในขันตอนนี้นำไปปฏิบัติการเพื่อผสมเคลือบได้ แต่เพื่อความสะดวกในการที่จะนำไปใช้ปฏิบัติการควรนำไปคิดเป็นร้อยละ โดยเทียบบัญชีรายการที่จากผลรวมของน้ำหนักส่วนผสมซึ่งจะได้เปอร์เซนต์ของวัตถุดิบที่ใช้แต่ละตัว

### **ตัวอย่างที่ 2**

การคำนวณสูตร釉ไฟริคอล เพื่อหาน้ำหนักส่วนผสมและเปอร์เซนต์ของวัตถุดิบ

0.33 K<sub>2</sub>O                          0.38 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>                          2.5SiO<sub>2</sub>

0.42 CaO

0.25 ZnO

วิธีทำ ขันตอนที่ 1

วัตถุดิบ Raw materials	Glaze Formular				
	K <sub>2</sub> O	CaO	ZnO	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	SiO <sub>2</sub>
0.33 (K <sub>2</sub> O.Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> .6SiO <sub>2</sub> )	0.33	0.42	0.25	0.38	2.50
	0.33	-	-	0.33	1.98
0.42 (CaCO <sub>3</sub> )	-	0.42	0.25	0.05	0.52
	-	0.42	-	-	-
0.25 (ZnO)	-	-	0.25	0.05	0.52
	-	-	0.25	-	-
0.05 (Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> .2SiO <sub>2</sub> .2H <sub>2</sub> O)	-	-	-	0.05	0.52
	-	-	-	0.05	0.10
0.42 (SiO <sub>2</sub> )	-	-	-	-	0.42
	-	-	-	-	0.42

## วิธีทำ ขั้นตอนที่ 2

วัตถุดิบ Raw materials	จำนวน โนลต์	นน. โนเลกุล	นน.ส่วนผสม	ส่วนผสมร้อยละ
Potash Feldspar	0.33	X	556	= 183.48 64.64
Whiting	0.42	X	100	= 42 17.79
Zinc Oxide	0.25	X	81	= 20.25 7.13
Kaolin	0.05	X	258	= 12.9 4.54
Quartz	0.42	X	60	= 25.2 8.87
			รวม	283.83 99.97

### การคำนวณน้ำเคลือบจากสูตรส่วนผสม

การคำนวณน้ำเคลือบจากสูตรส่วนผสมเป็นสูตรเข้ม ไฟริกัลนั้น ก็เพื่อจะทราบถึงสารประกอบของวัตถุดิบ ซึ่งอาจจะเป็นแนวทางนำไปเลือกใช้วัตถุดิบอย่างอื่นที่เหมาะสมกว่าก็ได้ นอกเหนือจากที่ระบุไว้ในสูตรส่วนผสมและเป็นวิธีการคำนวณที่สามารถตรวจสอบการคำนวณจากสูตรเข้ม ไฟริกัลเพื่อหา้น้ำหนักส่วนผสมและเปอร์เซนต์ของวัตถุดิบ

### วิธีการคำนวณขั้นตอนที่ 1

1. เปลี่ยนชื่อวัตถุดิบตาม โจทย์ข้อเรียงลงในช่องตารางจากกลุ่มค่างให้หมดตามค่าวิกฤตกลางและกลุ่มกรด
2. นำน้ำหนักโนเลกุลของวัตถุดิบแต่ละตัวไปหารน้ำหนักส่วนผสม ซึ่งอาจจะเป็นเปอร์เซนต์ก็จะได้จำนวน โนเลกุลของวัตถุดิบแต่ละตัว

### วิธีการคำนวณขั้นตอนที่ 2

- นำจำนวนไมลของวัตถุดินที่ได้จาก ขั้นตอนที่ 1 ทุกตัวแต่ละตัวไปinskyaya หา ออกไซด์ที่เป็นสารประกอบของวัตถุดินนั้น ๆ ใส่ในช่องตาราง
- นำจำนวนไมเลกุลของออกไซด์แต่ละตัวตามสูตรทางเคมีของวัตถุดินไปอุณห์หนัก สมมูลย์ของวัตถุดินแต่ละตัวแล้วจัดเรียงให้ตรงช่องตารางของออกไซด์นั้น ๆ
- รวมจำนวนไมลของออกไซด์แต่ละตัว

### วิธีการคำนวณขั้นตอนที่ 3

- นำผลรวมของจำนวนไมลของออกไซด์แต่ละตัวมาจัดเรียงในรูปของสูตรอีมไพริกัล คือ กลุ่มด่าง กลาง กรด
- นำผลรวมกลุ่มด่างไว้มีค่าเท่ากับ 1 โดยการนำผลรวมของกลุ่มด่าง มาหารผลของ อัอกไซด์ทุกตัว

### ตัวอย่างที่ 1

#### การคำนวณสูตรส่วนผสมไปเป็นสูตรอีมไพริกัล

Potash Feldspar	62.23%
Whiting	14.47%
Barium Carbonate	2.71%
Kaolin	4.93%
Quartz	15.39%

### วิธีที่ ๑ ขั้นตอนที่ 1

วัตถุดิน	%	÷	นน. ไมเลกุล	=	จำนวนไมล
Potash Feldspar	62.23	÷	556	=	0.111
Whiting	14.74	÷	100	=	0.147
Barium Carbonate	2.71	÷	197	=	0.013
Kaolin	4.93	÷	258	=	0.019
Quartz	15.39	÷	60	=	0.256

### อธิบาย วิธีทำขั้นตอนที่ 1

นำสูตรส่วนผสมของน้ำเคลือบตามโจทย์มาจัดเรียงลงในช่องตารางพร้อมด้วยจำนวนเปอร์เซนต์ของวัตถุคิบแต่ละตัวแล้วหารด้วยน้ำหนักโมเลกุลของวัตถุคิบนั้นๆ โดยน้ำหนักโมเลกุลของเพลสปาร์คือ 556 น้ำหนักโมเลกุลของหินปูนคือ 100 น้ำหนักโมเลกุลของแบนเรียมคาร์บอนเนตคือ 197 น้ำหนักโมเลกุลของคินคือ 258 และน้ำหนักโมเลกุลของซิลิก้าคือ 60 ผลลัพธ์ที่ได้คือจำนวนโมลของวัตถุคิบแต่ละตัว

### วิธีทำ ขั้นตอนที่ 2

วัตถุคิบ Raw materials	X	จำนวนโมล	จำนวนโมลของออกไซด์ที่เป็นองค์ประกอบ				
			K <sub>2</sub> O	CaO	BaO	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	SiO <sub>2</sub>
K <sub>2</sub> O.Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> .6SiO <sub>2</sub>	X	0.111	0.111	-	-	0.111	0.666
CaCO <sub>3</sub>	X	0.147	-	0.147	-	-	-
BaCO <sub>3</sub>	X	0.013	-	-	0.013	-	-
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> .2SiO <sub>2</sub> .2H <sub>2</sub> O	X	0.019	-	-	-	0.019	0.038
SiO <sub>2</sub>	X	0.256	-	-	-	-	0.256
			0.111	0.147	0.013	0.13	0.96

### อธิบาย วิธีทำขั้นตอนที่ 2

จากนั้นนำผลลัพธ์คือ จำนวนโมลของวัตถุคิบที่ได้จากขั้นตอนที่ 1 แต่ละตัวมาจัดเรียงลงในช่องตารางพร้อมกับพิจารณาดูว่าวัตถุคิบ แต่ละตัวนั้นมีสูตรสารประกอบ

ทางเคมี ที่ให้ออกไซด์อะไรมีน้ำ โดยโป๊แตสเฟลสปาร์ คือ  $K_2O \cdot Al_2O_3 \cdot 6SiO_2$  หินปูนคือ  $CaCO_3$  แบบเรียนการ์บอนเนตคือ  $BaCO_3$  คินคือ  $Al_2O_3 \cdot 2SiO_2 \cdot 2H_2O$ . ภาอทช คือ  $SiO_2$  แล้ว จัดเรียงออกไซด์เหล่านี้ใส่ในช่องตารางของวัตถุคิบ โดยถ้าออกไซด์ของวัตถุคิบมีซ้ำกัน ให้ใช้ช่องตารางอันเดียวกัน

จากนั้นนำจำนวนไม่เลกตตามสูตรสารประกอบทางเคมีของวัตถุคิบแต่ละตัวคูณด้วยจำนวนไม่ลงของวัตถุคิบนั้น ๆ คือ นำ ( $K_2O \cdot Al_2O_3 \cdot 6SiO_2$ ) คูณกับ 0.111 เท่ากับ 0.111 $K_2O \cdot 0.111Al_2O_3 \cdot 0.666SiO_2$  แล้วนำจำนวนของออกไซค์แต่ละตัว จัดเรียงใส่ให้ตรงช่องตารางของออกไซค์นั้น ๆ นำผลของ ( $CaCO_3$ ) คูณกับ 0.147 เท่ากับ 0.147 ใส่ตรงช่องตาราง  $CaO$  นำผลของ ( $BaCO_3$ ) คูณกับ 0.013 เท่ากับ 0.013 ใส่ตรงช่องตาราง  $BaO$  นำผลของ ( $Al_2O_3 \cdot 2SiO_2 \cdot 2H_2O$ ) คูณกับ 0.019 เท่ากับ 0.019 ใส่ตรงช่องตารางของ  $Al_2O_3$  และ 0.038 ใส่ตรงช่องตารางของ  $SiO_2$  ตามลำดับ นำผลของ ( $SiO_2$ ) คูณกับ 0.256 เท่ากับ 0.256 ใส่ตรงช่องตารางของ  $SiO_2$  จากนั้นทำการรวมจำนวนไม่ลงของออกไซค์แต่ละตัวจะได้ผลลัพธ์ดังนี้คือ  $0.111K_2O \cdot 0.147CaO \cdot 0.013BaO \cdot 0.13Al_2O_3$  และ  $0.96SiO_2$

วิธีทำ ข้อสอบที่ 3

## ສຳຜະລິດ Empirical

0.111K<sub>2</sub>O                    0.13Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>                    0.96 SiO<sub>2</sub>

0.147 CaO

0.013 BaO

0.271 ພລ

0.271 ผลรวมของจำนวนโมลออกไซด์โดยนำมาราบให้กคุณค่าเป็น I

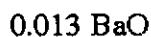
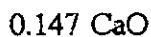
0.41 K<sub>2</sub>O                    0.48 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>                    3.54 SiO<sub>2</sub>

0.54 CaO

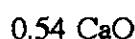
0.05 BaO

### ขั้นตอนที่ 3

นำผลรวมของจำนวนโมลออกไซด์แต่ละตัวจากวิธีทำขั้นตอนที่ 2 มาจัดเรียงในรูปของสูตรเอ็มไพริกัล 3 กลุ่มคือ ด่าง กลาง กรด คือ



นำจำนวนโมลของกลุ่มด่างให้เท่ากับ 1 โดยการนำผลรวมของกลุ่มด่างคือ  $0.111 + 0.147 = 0.258$  มาหารจำนวนโมลของออกไซด์ทุกตัว ก็จะได้ดังนี้



### ตัวอย่างที่ 2

การคำนวณสูตรส่วนผสมไปเป็นสูตรเอ็มไพริกัล

Potash Feldspar                            64.64%

Whiting                                    14.79%

Zinc Oxide                                7.13%

Kaolin                                      4.54%

Quartz                                     8.87%

### วิธีทำ ขั้นตอนที่ 1

วัตถุคิบ	%	÷	นน.ไมเลกูล	=	จำนวนโมล
Potash Feldspar	64.64	÷	556	=	0.116
Whiting	14.79	÷	100	=	0.147
Zinc Oxide	7.13	÷	81	=	0.088
Kaolin	4.54	÷	258	=	0.017
Quartz	8.87	÷	60	=	0.147

### วิธีทำ ขั้นตอนที่ 2

วัตถุคิบ Raw materials	X	จำนวน โมล	จำนวน โมลของออกไซด์ที่เป็นองค์ประกอบ				
			K <sub>2</sub> O	CaO	ZnO	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	SiO <sub>2</sub>
$K_2O \cdot Al_2O_3 \cdot 6SiO_2$	X	0.116	0.116	-	-	0.116	0.696
			-	0.147	-	-	-
CaCO <sub>3</sub>	X	0.147	-	-	-	-	-
			-	-	0.088	-	-
ZnO	X	0.088	-	-	-	-	-
			-	-	-	0.017	0.034
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ·2SiO <sub>2</sub> ·2H <sub>2</sub> O	X	0.017	-	-	-	-	-
			-	-	-	-	0.147
SiO <sub>2</sub>	X	0.147	-	-	-	-	-
			0.116	0.147	0.088	0.133	0.877

### วิธีทำ ขั้นตอนที่ 3

#### สูตร Empirical

0.116K<sub>2</sub>O                    0.133Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>                    0.887 SiO<sub>2</sub>

0.147 CaO

0.088 ZnO

0.351 ผลรวมของจำนวน โมลออกไซด์โดยนำมาหารให้กู้มค่างเป็น 1

0.33 K<sub>2</sub>O                    0.38Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>                    2.5 SiO<sub>2</sub>

0.42 CaO

0.25 ZnO

## การคำนวณน้ำเคลือบโดยการใช้สูตรแผนภาพไทรดิอกซิยาต์ (Triaxial Diagram)

การคำนวณน้ำเคลือบของการคำนวณจากสูตรเริ่มไฟริกัล และจากสูตรส่วนผสมแล้วสามารถคำนวณและทดลองผสมน้ำเคลือบได้โดยการใช้ตารางสามเหลี่ยมด้านเท่า เช่นเดียวกับการคำนวณสูตรเนื้อคินปีน<sup>11</sup> การคำนวณสูตรน้ำเคลือบวิธีนี้จะเป็นการใช้ส่วนผสมของวัตถุคิบ 3 ตัว เช่น

คิน	-	หินฟันม้า	-	เข็มถ้า
คิน	-	หินเบี้ยวหุমาน	-	เข็มถ้า
คิน	-	หินฟันม้า	-	หินเบี้ยวหุมาน
คิน	-	หินเบี้ยวหุมาน	-	หินปูน
คิน	-	หินฟันม้า	-	หินปูน

จากการคำนวณและทดลองผสมเคลือบด้วยวิธีการนี้คือ เพื่อที่จะหาสูตรส่วนผสมที่เหมาะสมว่าจุดสูตรส่วนผสมของวัตถุคิบตรงจุดใดที่เหมาะสมกับการทำเป็นสูตรเคลือบพื้นฐาน (Base Glaze) โดยผลของน้ำเคลือบที่ได้ผลคืนนี้ หมายถึงสัดส่วนของวัตถุคิบตรงจุดนั้น เมื่อเผาในอุณหภูมิที่กำหนดเกิดการหลอมละลายกล้ายเป็นแก้วได้

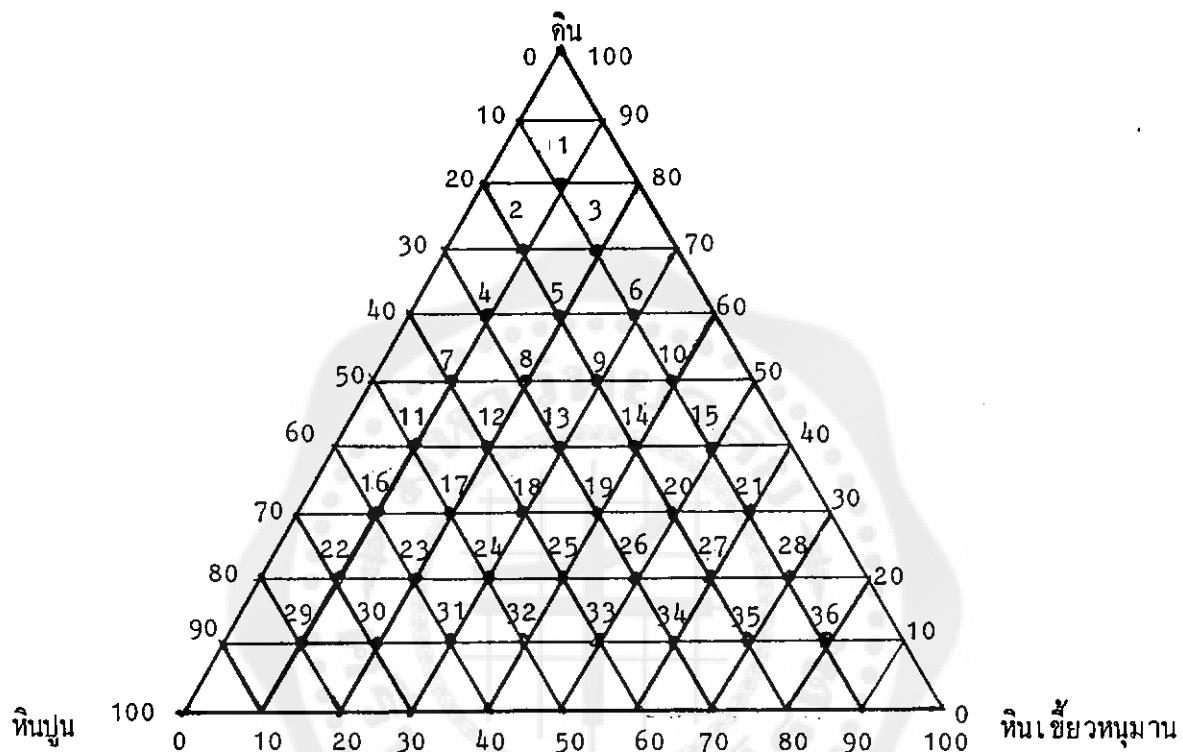
นอกจากนี้ยังสามารถน้ำสูตรเคลือบพื้นฐานมาทดลองผสมสารให้สีได้แก่ สีสำเริงรูป (Stain) หรือสารให้สีที่อยู่ในรูปของออกไซด์ต่าง ๆ ก็ได้ เช่นกัน เช่นใช้สูตรเคลือบใส่เพาท์อุณหภูมิ 1,260 องศาเซลเซียส ทดลองผสมด้วยสารให้สีที่อยู่ในรูปของออกไซด์ 3 ตัวคือ

Ferric Oxide	-	Cobalt Oxide	-	Manganese dioxide
Ferric Oxide	-	Chromium Oxide	-	Cobolt Oxide
Anitmonoy Oxide	-	Copper Oxide	-	Nikel Oxide

## การคำนวณน้ำเคลือบสีจากสูตรแผนภาพไตรคุณภาพ

ตัวอย่าง จากส่วนผสมของวัตถุคิบ 3 ตัว

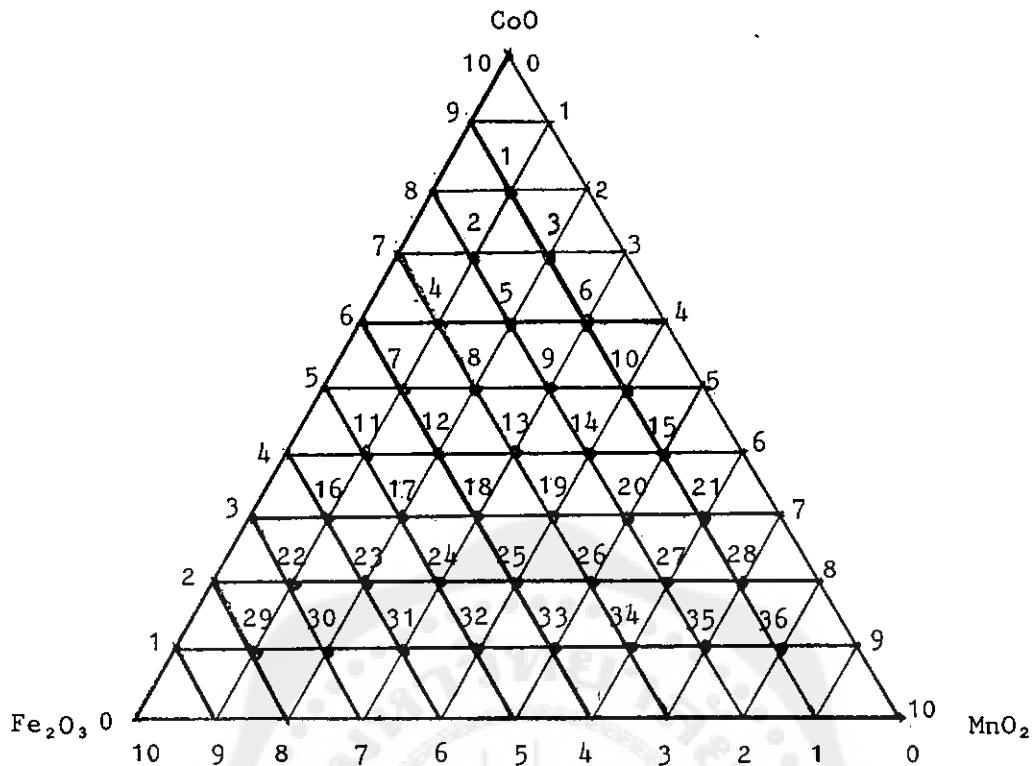
ได้แก่ คิน - หินปูน - หินเขียวahnman



การทดลองสูตรเคลือบด้วยตารางสามเหลี่ยมค้านเท่าผลของเคลือบที่ใช้ได้จะอยู่ที่ส่วนผสมของวัตถุคิบๆ ก็ 8, 9, 11, 12, 16, 17, 18, 30, 31 เป็นต้น

## สูตรคำนวณเคลือบสีจากแผนภาพไตรคุณภาพ

โดยนำสูตรเคลือบพื้นฐานมาพสมกับสารให้สีที่อยู่ในรูปของออกไซด์ 3 ตัวคือ Ferric Oxide ( $Fe_2O_3$ ) , Cobalt Oxide (CoO) และ Manganese Dioxide ( $MnO_2$ ) ด้วยตารางสามเหลี่ยมค้านเท่า



ผลของการทดลองพบว่า ส่วนผสมของสารให้สีที่อยู่ในรูปของออกไซด์มีผลต่อ เคลือบเช่น ถ้ามีส่วนผสมของ  $\text{CoO}$  มีปริมาณอยู่ตั้งแต่ 6% - 8% มีผลทำให้เคลือบด้าน สีจะคล้ำมาก และเคลือบจะเกิดการตกผลึกได้ ส่วน  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  ถ้ามีปริมาณส่วนผสม 8% จะทำให้เคลือบเกิดความมันวาวเพิ่มขึ้นและถ้ามีส่วนผสมของ  $\text{MnO}_2$  ในปริมาณ 8% จะทำให้เคลือบมีตำแหน่งในลักษณะปูด และเป็นรูพรุนที่ผิวเคลือบ

**การผสมสีเคลือบ** ที่ใช้สารให้สีอยู่ในรูปออกไซด์ 2 ตัว นำมาผสมกันตามเปอร์เซนต์ หรือปริมาณที่แตกต่างกัน โดยวิธีการนำมาจัดเรียงตามตารางในแนวนอน ดังตัวอย่างนี้

1 2 3 4 5 6 7 8 9	
9 8 7 6 5 4 3 2 1	
$\text{Fe}_2\text{O}_3$	$\text{MnO}_2$
1 2 3 4 5 6 7 8 9	

โดยสูตรส่วนผสมที่ 1 มี  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  1%  $\text{MnO}_2$  9% สูตรส่วนผสมที่ 7 มี  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  7%  $\text{MnO}_2$  3%

## เคลือบฟริต

ในปัจจุบันการทำน้ำเคลือบได้พัฒนาและเปลี่ยนแปลงไปโดยดีสามารถแก้ไขข้อบกพร่องในด้านต่าง ๆ ของน้ำเคลือบได้ เช่นการทำเคลือบฟริต และส่วนประกอบที่สำคัญของน้ำเคลือบคือสาร หรือวัตถุดินที่ทำหน้าที่ช่วยให้เกิดการหลอมละลาย (Flux) ซึ่งถ้าเป็นเคลือบไฟสูงสาร หรือวัตถุดินที่ทำหน้าที่นี้ได้แก่ หินฟินม่า (Feldspar) หินปูน (Whiting) ส่วนสำหรับเคลือบไฟต่ำวัตถุดินที่ช่วยการหลอมละลาย และสักตัวในอุณหภูมิต่ำได้แก่ สารตะกั่ว ( $PbO$ ) และบอร์เร็กซ์ ( $B_2O_3$ )

เนื่องจากสารตะกั่วและบอร์เร็กซ์เป็นสารที่มีคุณสมบัติสามารถละลายน้ำได้ และที่สำคัญเป็นสารที่มีพิษที่เป็นอันตรายต่อร่างกายมนุษย์ และสัตว์โดยพิษของสารตะกั่ว และบอร์เร็กซ์สามารถซึมเข้าสู่ร่างกายมนุษย์และสัตว์ได้ทางผิวนังและการสูดลมหายใจ ดังนั้นการนำสารตะกั่ว บอร์เร็กซ์หรือพาวกไซเดียมคาร์บอนเนต (Soda Ash) ไปใช้เป็นส่วนผสมของเคลือบผลิตภัณฑ์ที่ใส่อาหารจะต้องทำการแก้ไขข้อบกพร่องในคุณสมบัติของวัตถุดินทั้ง 2 ลักษณะ ดังกล่าวก่อนจึงต้องทำการปรับปรุงแก้ไขด้วยการนำวัตถุดินเหล่านี้มาหลอมเป็นฟริตเสียก่อน แล้วจึงนำไปผสมเคลือบได้ด้วยวิธีการนำสารตะกั่ว บอร์เร็กซ์ และโซเดียมคาร์บอนเนต สารตัวใดตัวหนึ่งหรือสองตัว ตามตัว ก็ได้แล้วแต่ความเหมาะสมต้องนำสารนี้ไปผสมกับซิลิก้า (Silica) และอลูมิเนียม ( $Alumina$ ) แล้วนำไปเผาเพื่อให้เกิดการหลอมเปลี่ยนโครงสร้างผลึกใหม่กลายเป็นแก้ว ทั้งนี้เพื่อเปลี่ยนจากสารที่ละลายน้ำได้และขัดความเป็นพิษของสารให้หมดไปด้วย

ขณะนี้ฟริตที่จะนำมาใช้ผสมทำน้ำเคลือบคือเนื้อแก้วที่ผ่านการบดย่อยให้ละเอียดแล้ว

เคลือบฟริตนิยมใช้ในงานอุตสาหกรรมกระเบื้องบุพนัง เครื่องสุขภัณฑ์ และของตกแต่งที่รัฐิกต่างๆ และที่สำคัญเคลือบฟริตมีข้อดีคือเป็นเคลือบมาตรฐานอุณหภูมิต่ำถึงปานกลาง เนื้อเคลือบมีความสม่ำเสมอ ให้ลักษณะ มีความหนาแน่นน้อย เบา ชุมเคลือบสะอาด<sup>12</sup> เนื้อเคลือบฟริตจะช่วยให้สารให้สีในเคลือบมีสีสดใสขึ้นและ

ทำให้พิมพ์ให้สีทึบอยู่ในรูปของสีสำเร็จรูป (Stain) หรือสารให้สีทึบอยู่ในรูปของออกไซด์ต่างๆ กระจายตัวได้คือมีความสม่ำเสมอ กัน และทำให้เวลากรุนน้ำเคลือบสะดาวกขึ้น เพราะเคลือมนี้การซึมตัวน้อย

## วิธีการทำฟริต

การทำฟริตมีการผลิตเป็นระบบอุตสาหกรรม โดยการนำส่วนผสมที่เป็นวัตถุดินอันได้แก่ ตะกั่ว บอร์เร็กซ์ โซเดียมคาร์บอนเนต ชิลิก้าและอลูมิն่า ในอัตราส่วนสูตรส่วนผสมต่าง ๆ นำมาหลอมในเบ้าหลอม (Crucible) โดยใช้เตาเผาแบบรังผึ้ง ที่มีฝาเตาด้านบนสามารถเปิดได้ใช้น้ำมันหรือแก๊สเป็นเชื้อเพลิงสามารถเผาได้ในอุณหภูมิสูงถึง 1,600 องศาเซลเซียส ด้วยขนาดความจุของวัตถุดิน 680 กิโลกรัม ถึง 900 กิโลกรัม การผลิตฟริตนี้จะต้องทำการทดสอบวัตถุดินให้ได้ตามสูตรส่วนผสมที่ต้องการแล้วนำลงไปใส่ในเบ้าหลอม ก่อนที่จะนำไปส่งลงในช่องเปิดด้านบนของเตาเผาที่เป็นฝาปิดเปิดสำหรับสังเกตการณ์อยู่ด้านบนด้วย การหลอมโดยการใช้ความร้อนโดยการจุดเตาเผาจนได้อุณหภูมิที่ต้องการก่อนที่จะถูกเติมวัตถุดินใส่เข้าไปและทำการหลอมในช่วงอุณหภูมิ 1,150-1,480 องศาเซลเซียส ขึ้นอยู่กับชนิดของฟริตที่ทำการผลิต การหลอมฟริตนี้จะต้องมีผู้ควบคุมและคอยตรวจสอบการหลอมด้วยของฟริตเป็นระยะๆ ด้วยเหล็กเยียวยาเพื่อดูว่าการหลอมด้วยของฟริตสมบูรณ์หรือไม่ จนกระทั่งฟริตหลอมใส่จึงจะเป็นที่ถูกต้องฐานเบ้าหลอม เพื่อให้ฟริตที่หลอมแล้ว ไม่หลอกกลมโดยมีช่องทางที่ลัดเอียงนำฟริตให้หลงมาสู่ตะแกรง漉ด์ในถังเก็บน้ำขนาดใหญ่การทำให้เย็นตัวนี้เรียกว่า “การดับ (Quenching)” ซึ่งมีผลต่อการทำให้ฟริตแตกตัวเป็นชิ้นเล็ก ๆ ง่ายต่อการนำไปปัปดย่อย ซึ่งขั้นตอนนี้จะกระบวนการผลิตฟริตนี้จะใช้ระยะเวลาประมาณ 3 - 4 ชั่วโมง

ปัจจุบันอุตสาหกรรมการผลิตฟริต เพื่อออกจำหน่ายให้กับต่อความต้องการของตลาดนี้ การผลิตฟริตซึ่งต้องพัฒนาขึ้น โดยมีวิธีการหลอมฟริตในเตาเผาแบบต่อเนื่อง ซึ่งวัตถุดินจะถูกส่งเข้าเตาเผาเพื่อหลอมด้วยอัตราความเร็วที่คงที่โดยผ่านสายพานถูกส่งต่อไปที่ทำการหลอมถูกทำให้ร้อนด้วยไฟฟ้าหรือแก๊ส ซึ่งมีการควบคุมอุณหภูมิ

อย่างใกล้ชิด ส่วนพิริตที่หลอมละลายแล้วจะไหลตามร่างสู่ถูกกลึง แล้วอัดพิริตที่ไหลออกมานี้ให้มีลักษณะเป็นแผ่นเมื่อเย็นตัวลงจะถูกทำให้แตกโดยสารพานแบบสันสะเทือน ซึ่งพิริตที่ได้นี้จะแตกเป็นเกล็ดขนาดครึ่งนิ้ว โดยประมาณ แล้วนำไปบดย่อยให้ได้ตามขนาดที่ต้องการอีกครั้งหนึ่งก่อนที่จะซึ่งปริมาณขนาดความจุของพิริตที่ต้องบรรจุลงใส่ถุงหรือหินห่อเพื่อนำออกจำหน่าย ส่วนผสมของพิริตที่ประกอบด้วยซิลิก้าและอลูมิเนีย ควรมีอัตราส่วนที่เหมาะสมสมคือ 2:1 ของตะกั่ว หรือ วัตถุคิบที่สามารถละลายนำ้าได้<sup>13</sup> เพราะถ้าผสมซิลิกาน้อยจะทำให้สารนั้นยังสามารถละลายนำ้าได้ และยังมีพิษอยู่ สำหรับอลูมิเนียนั้นจะใช้ปริมาณไม่เกิน 0.2 โมล เพราะถ้าใช้ปริมาณมากจะทำให้พิริตมีความทนไฟสูงขึ้น และเป็นการเพิ่มความหนืด<sup>14</sup>

### ตัวอย่างสูตรพิริต<sup>15</sup>

ที่ทำเกลือนราณ (Crackel Glaze)

#### สูตรส่วนผสมของวัตถุคิบที่ใช้หลอมเป็นพิริต

Borax	52.4
Quartz	16.1
Feldspar	3.5
Lime Stone	3.5
Soda Ash	22.4

#### สูตรส่วนผสมของน้ำเคลือบ

Frit	40
Lime Stone	45
Quartz	15

### ตัวอย่างสูตรเคลือบอัมไฟริคัล<sup>16</sup> (Empirical Formular)

สูตรเคลือบใส cone 8 Oxidation Firing



0.4 CaO            0.45 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>            4.05 SiO<sub>2</sub>

0.3 ZnO

**สูตรเคลือบเซฟไฟฟ์<sup>17</sup> cone 8 Oxidation Firing**

0.3K<sub>2</sub>O

0.4 CaO            0.45 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>            4.05 SiO<sub>2</sub>

0.3 ZnO

add TiO<sub>2</sub>    5%

CoO        0.5%

**สูตรเคลือบผลึกออกเป็นสีน้ำตาลอ่อนกษา cone 9-10 Reduction Firing**

0.15 KNaO

0.10 CaO

0.10 SrO

0.16 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

2.0 SiO<sub>2</sub>

0.05 MgO

0.60 ZnO

add NiO    3%

Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>    2%

### ตัวอย่างสูตรส่วนผสม (Batch Formular)

**สูตรเคลือบเซรามิก cone 8-9 Reduction Firing**

Potash Feldspar            80%

Whiting            10%

Barium Carbonate            5%

ZnO            1%

Kaolin            4%

### สูตรเคลือบมันสีฟ้าจุดขาว cone 7 Oxidation Firing

Potash Feldspar	39%
Whiting	16.1%
Zinc Oxide	25%
Kaolin	6.7%
Quartz	14.2%
 add $TiO_2$	2%
CoO	0.5%
$MnO_2$	4%

### สูตรเคลือบสีม่วงค้าน cone 6-7 Oxidation Firing

Potash Feldspar	44.26%
Whiting	3.42%
Barium Carbonate	34.25%
Zinc Oxide	14.12%
Kaolin	3.93%
 add $NiO$	2%

### การเตรียมน้ำเคลือบ

ก่อนที่จะมีการผสมน้ำเคลือบนั้นจะต้องมีการตรวจสอบสูตรส่วนผสมของเคลือบที่ต้องการ มีการตรวจสอบวัตถุคิบต่าง ๆ ที่จำเป็นต้องใช้วัสดุและมีจำนวนเพียงพอที่จะใช้หรือไม่ ซึ่งการเตรียมน้ำเคลือบมีวัสดุ - อุปกรณ์ และวิธีการดังนี้คือ

### วัสดุ - อุปกรณ์ และวิธีการ

1. วัตถุคิบต่าง ๆ วัตถุคิบที่ใช้ทำน้ำเคลือบที่สำคัญ ๆ ได้แก่ หินฟันม้า หินเจี้ยว หินปูน พริก ดิน จี๊แล๊ และที่อยู่ในรูปสารประกอบออกไซด์ต่าง ๆ รวมถึงวัตถุ

คิบที่อยู่ในรูปออกไซด์ที่มีกุณสมบัติพิเศษ เช่น เป็นตัวทำให้เคลือบทึบ เป็นสารให้สีต่าง ๆ สีสำเร็จรูป (Stain) และการกระถิน เป็นต้น ซึ่งวัตถุคิบส่วนใหญ่จะได้รับการบดย่อยอย่างละเอียดมาแล้ว และเป็นการสะดวกต่อการนำไปใช้

2. เครื่องซั่ง เป็นเครื่องมือที่ใช้ซั่งน้ำหนักของวัตถุคิบต่าง ๆ ที่ใช้ในสูตรส่วนผสมของน้ำเคลือบซึ่งจะต้องมีหั้งชนิดซั่งได้อย่างละเอียดเป็นมิลลิกรัม หรือกรัม และชนิดที่สามารถซั่งได้ถึง 10 กิโลกรัม เครื่องซั่งจะต้องมีความเที่ยงตรง ก่อนใช้จะต้องมีการตรวจสอบความเที่ยงตรงทุกครั้ง และหลังจากการใช้จะต้องทำความสะอาดให้ดีและเรียบร้อยเสมอ การใช้เครื่องซั่งอย่างละเอียดไม่ควรให้มีลมพัดโดยไว้ เพราะจะทำให้การซั่งขาดความเที่ยงตรง

3. เครื่องบด คือเครื่องมือที่ใช้ในการบดย่อยวัตถุคิบต่าง ๆ ให้มีความละเอียดเพิ่มขึ้น และคุกคันเข้ากันได้ดี โดยมีเครื่องบดหลายขนาดและมีวิธีการใช้เครื่องบดที่แตกต่างกันไป เช่น

- โกร่งบด มีให้เลือกใช้ได้หลายขนาดการใช้เป็นการบดด้วยมือในปริมาณที่ไม่มากนักโดยมีความละเอียดเพิ่มขึ้น แต่ให้วัตถุคิบคุกคันเข้ากันได้ดี

- หม้อบดเคลือบ (Pot - Mill) เป็นหม้อบดที่ใช้บดวัตถุคิบต่าง ๆ ที่ใช้เป็นสูตรส่วนผสมของเคลือบ หรือใช้บดสูตรส่วนผสมของเนื้อคินปั้นจะทำให้วัตถุคิบต่าง ๆ มีความละเอียดเพิ่มขึ้นได้อย่างดี ตามระยะเวลาที่ใช้ในการบด เพราะเป็นการใช้เครื่องกลเป็นตัวขับเคลื่อนให้หม้อบดทำงานซึ่งปริมาณความจุของหม้อบดเคลือบมีขนาดความจุวัตถุคิบตั้งแต่ 2 กิโลกรัม 4 กิโลกรัม ซึ่งหม้อบดเคลือบลักษณะนี้จะผลิตขึ้นในขนาดความจุของน้ำหนักวัตถุคิบไม่เกินกำลังคนยกโดยตัวหม้อบดจะทำด้วยเนื้อพอร์สเลนอย่างหนา มีที่ล็อกฝ่าได้อย่างปิดสนิท การใช้หม้อบดเคลือบชนิดนี้จะไม่ใส่วัตถุคิบเข้าในหม้อบดจนเต็มจะต้องเหลือเนื้อที่ว่างภายในหม้อบดสำหรับใส่ถุงบดที่เป็นเนื้อพอร์สเลน เช่นกัน โดยมีขนาดของถุงบดเล็ก ใหญ่ ที่แตกต่างกันหลายขนาดและที่สำคัญจะ

ต้องมีการผสมน้ำเข้าไปด้วย แล้วนำหม้อบดที่เตรียมเสร็จแล้วขึ้นเครื่องบด ซึ่งจะทำให้หม้อบดหมุนรอบตัวเอง ส่วนลูกบดจะเดินด้วยสีวัตถุคิบให้มีขนาดเล็กลง

- ตะแกรงร่อน หรือแร่ง (Sieve) เป็นอุปกรณ์ที่นำมาใช้กรองน้ำเคลือบหลังจากที่ผ่านการบดอย่างเสร็จเรียบร้อยแล้ว ตะแกรงที่ใช้กับการกรองน้ำเคลือบส่วนมากจะใช้ตะแกรงเบอร์ 80-100 เมช

- เครื่องกรานน้ำเคลือบไฟฟ้า (Rapid - Mixer) คืออุปกรณ์ที่ใช้กรวนน้ำเคลือบที่ตกละกอนอยู่ในถังเก็บให้เกิดการกระจายตัวและลดอย่างขึ้นจากกันลงให้หมัดจนมีความข้นเสมอ ก่อนนำไปใช้ควรกรองอีกครั้งหนึ่งเพื่อบางครั้งอาจมีเนื้อเคลือบที่ยังเกาะกันเป็นเม็ด

**การผสมเคลือบ** หลังจากเตรียมวัตถุคิบและอุปกรณ์ต่าง ๆ เสร็จเรียบร้อยแล้วก็ดำเนินการซึ่งวัตถุคิบต่าง ๆ ตามสูตรส่วนผสมของเคลือบ โดยวัตถุคิบตัวไหนที่ซึ่งไปแล้ว คือสมควรทำเครื่องหมายลงไว้ในกระดาษที่จดสูตรส่วนผสมของวัตถุคิบตัวนั้น ๆ เพื่อกันความพิเศษในการซึ่งวัตถุคิบซ้ำกัน ทำให้สูตรน้ำเคลือบผิดไปเมื่อซึ่งสูตรส่วนผสมของวัตถุคิบเสร็จแล้วก็นำมาบด การบดมีทั้งการบดแบบเปียก และแบบแห้ง การบดแบบเปียกคือ มีน้ำผสมอยู่ในอัตราส่วนประมาณ 30-40 เปอร์เซนต์ของน้ำหนักระยะเวลาการบดซึ่งอยู่กับขนาดของวัตถุคิบที่ก่อนจะนำมาบดด้วยแต่ถ้าเป็นวัตถุคิบที่ผ่านการบดละเอียดมาแล้วการบดเคลือบจะใช้ระยะเวลาประมาณ 3-4 ชั่วโมง ถ้ายิ่งบดนานความละเอียดก็ยิ่งมากขึ้น ๆ การลดลงตัวของน้ำเคลือบจะลดลงเรื่อยๆ เช่นกัน

หลังจากที่น้ำเคลือบผ่านการบดละเอียดตามระยะเวลาที่กำหนดไว้ คือนำเคลือบน้ำมากรองด้วยตะแกรงเบอร์ 100-200 เมช แล้วนำเคลือบไปใช้ได้

**การเคลื่อน ก่อนที่จะนำผลิตภัณฑ์ไปเคลื่อนไหวทำการทำความสะอาดผลิตภัณฑ์เสียง ก่อน เพราะตัวผลิตภัณฑ์ถ้าทิ้งไว้นานผุ่นละอองก็จะเกาะจับพื้นผิวผลิตภัณฑ์ ถ้านำผลิตภัณฑ์นี้ไปชุมน้ำเคลื่อนเลย จะเป็นเหตุให้เคลื่อนร่อนหลุดจากผิวผลิตภัณฑ์ได้ทำให้ผลิตภัณฑ์มีตำหนิ การทำความสะอาดผลิตภัณฑ์ก็โดยวิธีการใช้มีดเป่าเพื่อให้ผุ่นที่เกาะอยู่ทุกประจายออกจากตัวผลิตภัณฑ์ หลังจากนั้นก็ใช้ฟองน้ำจุ่มน้ำมาก ๆ เช็ดพื้นผิwtัวผลิตภัณฑ์อีกครั้งหนึ่ง ต่อจากนี้ก็นำผลิตภัณฑ์ไปเคลื่อนในขั้นตอน การเคลื่อนผลิตภัณฑ์นี้ ผลิตภัณฑ์ที่จะนำมาเคลื่อนจะมีอยู่ 2 ลักษณะคือ อยู่ในสภาพคืนดีบและผ่านการเผาดีบแล้ว**

ดังนั้นจะต้องการปรับน้ำเคลื่อนที่จะนำไปใช้เคลื่อนผลิตภัณฑ์โดยน้ำเคลื่อนที่จะนำไปใช้เคลื่อนผลิตภัณฑ์ที่อยู่ในสภาพคืนดีบ ความถ่วงจำเพาะของน้ำเคลื่อนคือ ประมาณ 1.4 สำหรับผลิตภัณฑ์ที่ผ่านการเผาดีบแล้ว ใช้น้ำเคลื่อนที่มีความถ่วงจำเพาะ คือ ประมาณ 1.7 - 1.9

ข้อควรระวังการหยับจับผลิตภัณฑ์ที่อยู่ในสภาพคืนดีบนั้นจะต้องมีความระมัดระวัง เพราะจะเกิดการแตกหักได้ง่าย และน้ำเคลื่อนที่ใช้จะต้องมีความเข้มข้น เพื่อมิให้เนื้อดินดูดซึมน้ำก้อนที่จะทำให้ตัวผลิตภัณฑ์เปื่อยยุ่งระหว่างชุมเคลื่อน

สำหรับกรณีการเคลื่อนผลิตภัณฑ์เช่นร่มิกส์น้ำมีหลายลักษณะขึ้นอยู่กับรูปแบบและขนาดของผลิตภัณฑ์ รวมถึงชนิดของผลิตภัณฑ์ ความชำนาญของผู้เคลื่อนและผลที่ผู้เคลื่อนต้องการ โดยมีวิธีการเคลื่อนแบบต่าง ๆ ดังนี้ คือ

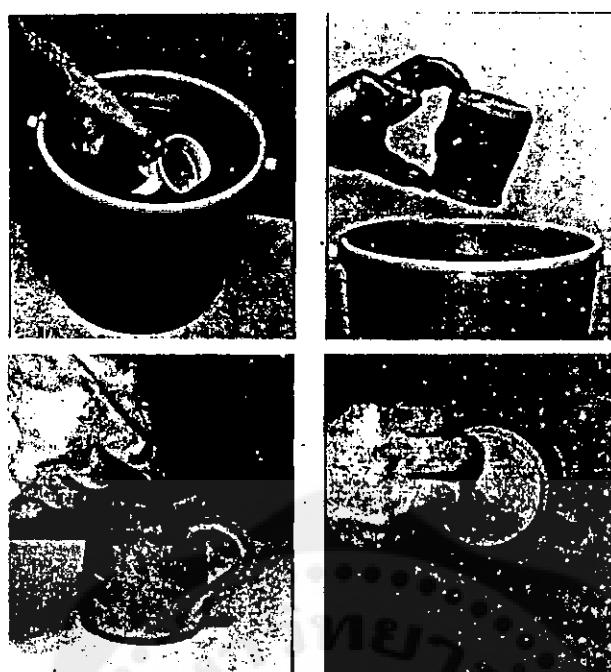
1. การชูหรือจุ่ม การเคลื่อนบริชนี้เป็นวิธีที่ง่ายและสะดวก เหมาะกับผลิตภัณฑ์ที่มีขนาดไม่ใหญ่จนเกินไปทำได้รวดเร็ว ผิวเรียบสม่ำเสมอ กการหยับจับผลิตภัณฑ์ชุมเคลื่อนจะต้องอยู่ในลักษณะที่สะอาด เช่น การชูและเคลื่อนแก้วกาแฟ จะต้องใช้นิ้วหัวแม่มือกดตรงริมขอบปากแก้ว และใช้นิ้วกลางในมือเดียวกันกดตรงขอบฐานหรือขอบก้นแก้วกาแฟแล้วจุ่มลงไปในถังน้ำเคลื่อนให้มิดแล้วรีบดึงขึ้นโดยให้ขอบปากแก้ว

ก้าแฟร์ว่าลงให้น้ำเคลือบที่ติดค้างอยู่ในหลอดอกให้หมด แล้วนำไปวางในที่จัดไว้หลังจากนั้นใช้น้ำรากางจุ่มน้ำเคลือบไปแตะตรงบริเวณริมขอบปากแก้วก้าแฟร์ลงที่น้ำจับตอนชูให้ทั่ว ขณะเดียวกันระยะเวลาชูจะต้องไม่ช่วนเกินไป เพราะจะทำให้เคลือบเกาะหนา พอกเคลือบแห้งจะร่อนหลุดได้

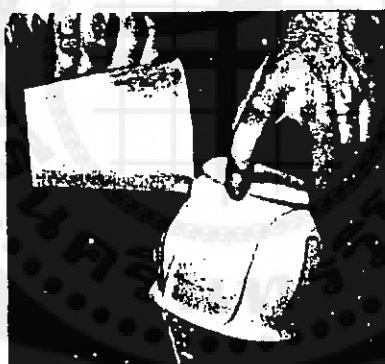
2. การเทราด การเคลือบผลิตภัณฑ์แบบนี้ เป็นการใช้น้ำเคลือบเทราคลงบนผลิตภัณฑ์ที่มีขนาดใหญ่ เช่น โถ อ่าง ชั้ง ไม่สามารถจุ่มลงถังน้ำเคลือบได้หรือ มีน้ำเคลือบที่จะใช้ปริมาณน้อย โดยนำผลิตภัณฑ์เข่น อ่าง ครัวปักลงบนไม้ระแนงที่พาดอยู่บนขอบอ่างที่มีขนาดใหญ่กว่าตัวผลิตภัณฑ์ เพราะจะเป็นที่รองรับน้ำเคลือบจากการเทราคน้ำเคลือบ วิธีการเทราดจะต้องหาภาชนะที่จะใส่น้ำเคลือบได้แก่ ขันน้ำพลาสติกแบบที่มีแขนจับการเทราด น้ำเคลือบจะต้องค่อย ๆ เทไปให้รอบฐานอ่างพทยามอย่าให้น้ำเคลือบขาดตอน เพราะจะทำให้เห็นร่องรอยของน้ำเคลือบที่ทับซ้อนกัน ทำให้น้ำเคลือบหนาไม่เท่ากัน ส่วนมากการเทราคน้ำเคลือบนิยมใช้ในการเคลือบผลิตภัณฑ์ที่ต้องการให้มีหลายสี

3. การทา เป็นการใช้ผู้กันหรือแปรงทาสีจุ่มน้ำเคลือบทาทับลงบนผลิตภัณฑ์ที่มีพื้นที่ขนาดเล็กเพื่อให้ได้รูปแบบและสีที่ต้องการ แต่ถ้าการทำเคลือบลงบนผลิตภัณฑ์ที่มีพื้นที่ขนาดใหญ่พื้นผิวของเคลือบที่ได้จะไม่เรียบ เพราะผู้กันแปรงและน้ำเคลือบจะทำให้เกิดร่องรอยของการทับซ้อนของเคลือบและรอยผู้กัน รอยแปรงที่ทา ซึ่งการทำเคลือบนิยมไปใช้เพื่อการตกแต่งเท่านั้น

4. การพ่นด้วยเครื่องพ่น เป็นวิธีการเคลือบที่ใช้แรงดันของลมเป็นตัวขับน้ำเคลือบให้ฟุ้งกระจายออกมานั้น วิธีนี้หมายความว่าให้หัวรับใช้เคลือบผลิตภัณฑ์ขนาดใหญ่เวลาพ่นควรพ่นในตู้พ่น (Spray Booth) เพื่อมิให้ผู้น้ำเคลือบฟุ้งกระจายและเป็นการทำเคลือบผลิตภัณฑ์ที่มีความสม่ำเสมอ กันของน้ำเคลือบ น้ำเคลือบที่ติดค้างอยู่ในตู้พ่นสามารถนำกลับมาใช้ใหม่ได้ นอกจากนี้ยังหมายความว่าหัวรับผลิตภัณฑ์ที่ต้องการเผาครั้งเดียว (One Firing) วิธีการพ่นเคลือบอาจใช้พ่นได้เฉพาะภายนอกผลิตภัณฑ์แต่ไม่ควรพ่นใกล้ผลิตภัณฑ์ให้มากเกินไป เพราะน้ำเคลือบจะกระถูกกันอยู่ที่เดียว ทำให้เคลือบเป็นคลื่น ส่วนภายในของผลิตภัณฑ์ควรชูบเคลือบเสียก่อนที่จะพ่นเคลือบ



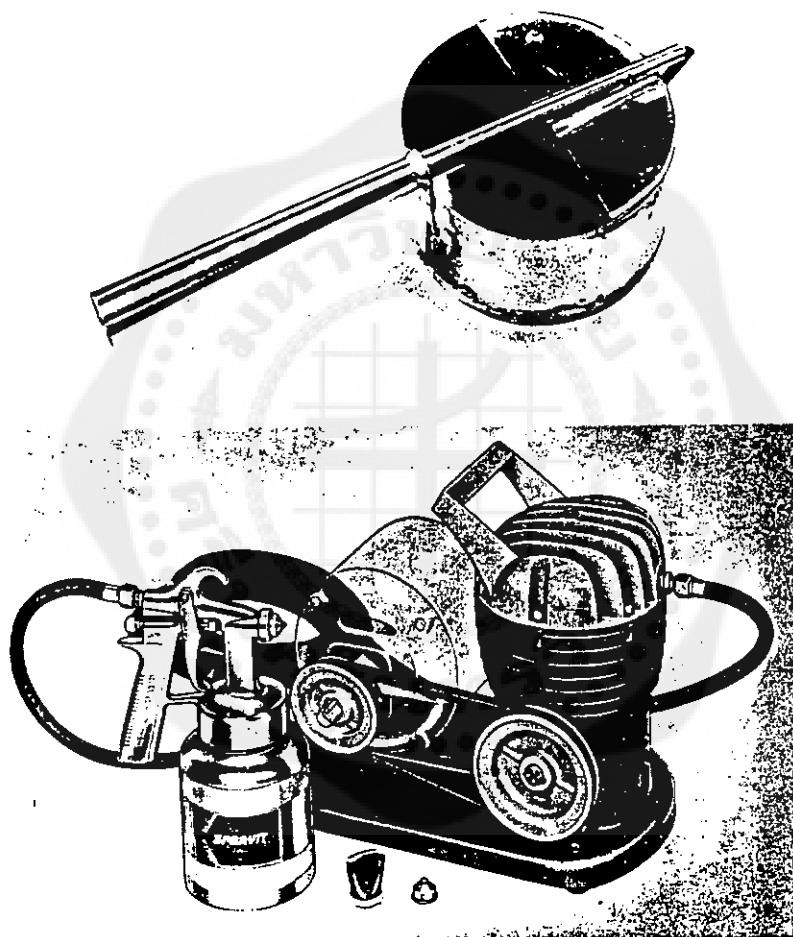
วิธีการชูบเคลื่อนแก้วกาแฟ



วิธีการเทรากน้ำเคลื่อน



การพ่นน้ำเคลือบ



การพ่นน้ำมันเคลือบ

เมื่อผลิตภัณฑ์ที่ได้ผ่านขั้นตอนการเคลือบเสร็จแล้วค่าวิธีการใช้ชีวิธีการหนึ่งผู้เคลือบผลิตภัณฑ์ จะต้องคำนึงถึงผลการเคลือบดังนี้

### 1. การเคลือบผลิตภัณฑ์นี้จะต้องไม่หนาหรือบางจนเกินไป

2. ถ้าเป็นผลิตภัณฑ์ที่มีขนาดใหญ่ และต้องการเคลือบทั้งภายนอก และภายใน ควรจะเคลือบภายนอกเสียก่อนและจะต้องทิ้งให้น้ำเคลือบแห้งก่อนที่จะเคลือบภายนอก ถ้าผลิตภัณฑ์ยังเปียกชื้น จะทำให้ผลิตภัณฑ์ดูดซึมน้ำเคลือบได้ไม่ดี และจะทำให้ผิวเคลือบผลิตภัณฑ์บางกว่าปกติที่ต้องการ

3. ถ้าผิวเคลือบของผลิตภัณฑ์เป็นรูเล็ก ๆ หลังจากที่เคลือบแห้งแล้วก็ใช้ชี้นำลูบเบา ๆ เพื่อให้ผิวเคลือบลงไปอุดรูนั้นจนเรียบ

4. หลังจากนั้นนำผลิตภัณฑ์ที่ผ่านการตรวจสอบเคลือบแล้ว นำมาเช็คเคลือบในส่วนที่จะสัมผัสถกับผู้คนได้แก่ ฐานของผลิตภัณฑ์ต่าง ๆ โดยการใช้ใบมีดชุดส่วนที่เคลือบจะติดอยู่แล้วให้ฟองน้ำจุ่มน้ำมาด ฯ เช็คทำความสะอาดอีกครั้งหนึ่ง เพื่อมิให้น้ำเคลือบในส่วนดังกล่าวหลอมติดกันแผ่นรองเตาเผาจะทำให้ผลิตภัณฑ์เสียหายได้

### ข้อบกพร่องที่เป็นตำหนินิบบผิวเคลือบ

ข้อบกพร่องที่เป็นตำหนินิบบผิวเคลือบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์นั้นเกิดขึ้นด้วย สาเหตุแต่ละสาเหตุก็มีขั้นตอนการเกิดที่แตกต่างกันไป แต่จะปรากฏผลก็ต่อเมื่อผ่านการเผาเคลือบเสร็จแล้ว ซึ่งทำให้ผลิตผลเกิดความเสียหายอย่างมาก ทั้งในเรื่องของค่าใช้จ่ายของวัสดุคง เสื้อเพลิง เวลา และทำให้สูญเสียกำลังใจในการปฏิบัติงานที่ผ่านมา ฉะนั้นในการปฏิบัติการผลิตผลิตภัณฑ์เซรามิกส์แต่ละขั้นตอนควรที่จะมีการจดบันทึก แล้วศึกษาตรวจสอบหาสาเหตุที่เกิดขึ้นในแต่ละครั้งเพื่อเป็นประโยชน์ในการหาวิธีทางแก้ไขและป้องกันเพื่อมิให้ผลิตภัณฑ์เกิดการสูญเสียในครั้งต่อไป

อย่างไรก็ตามข้อบกพร่องที่เป็นตัวหนินผิวเคลือบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์อาจมีสาเหตุการเกิดมาโดย ซึ่งพอสรุปได้ดังนี้คือ

**ฉันจะรู้เข่น** ซึ่งข้อบกพร่องที่เป็นตัวหนินผิวเคลือบในลักษณะที่เกิดเป็นรู เป็นจะมีลักษณะเป็นรูเล็ก ๆ ที่เดินบนผิวเคลือบจะเกิดจากสาเหตุหลายประการด้วยกัน ได้แก่

1. เนื้อดินมีความพุดตัวมาก เพราะการนวดเนื้อดินไม่ดีพอ ทำให้เกิดฟองอากาศเล็ก ๆ ขับอยู่ในเนื้อดิน เมื่อนำไปเผาฟองอากาศเล็ก ๆ เหล่านี้จะขยายตัว และดันออกตามผิวเคลือบ ทำให้ผิวเคลือบมีตัวหนิ ดังนั้นการนวดดินก่อนที่จะนำไปขึ้นรูปผลิตภัณฑ์จะต้องนวดเนื้อดินให้อัดแน่นเป็นเนื้อเดียวกัน อย่าให้มีฟองอากาศเล็ก ๆ แยกอยู่ในตัวเนื้อดินได้

2. เนื้อดินมีน้ำผึ้งมากเกินไป ทำให้การยึดเกาะระหว่างอนุภาคของเม็ดดินมีรูพุดนได้

3. เนื้อดินมีอินทรีย์สาร ได้แก่ ชากรังษีชากระสุตว์เจือปนอยู่ เมื่อเผาเนื้อดินนี้ สิ่งเจือปนจะเกิดการเผาใหม่กลายเป็นแก๊สดันผิวเคลือบออกมาน ดังนั้นจะต้องมีการถังดินให้สิ่งเจือปนได้แก่ อินทรีย์สารต่าง ๆ ออกให้หมด หรือถ้ายังมีอินทรีย์สารเจือปนอยู่เล็กน้อยก็ใช้วิธีการควบคุมการเผาใหม่ ให้เป็นไปอย่างช้า ๆ ในช่วงเผาใหม่มีอินทรีย์สาร

4. เนื้อดินมีสารซัลเฟตเจือปนอยู่ เช่นเสบียงเล็ก ๆ ของบุนปลาสเตอร์ เมื่อนำเนื้อดินไปเผาสารซัลเฟตเหล่านี้จะทำปฏิกิริยากับความร้อนจะยุ่งลายคล้ายแก๊สออกมารดับ ให้ผิวเคลือบเป็นรูพุดน์ตัวหนินได้ วิธีแก้คือ การถังดินให้สะอาดก่อนนำไปใช้

5. เกิดจากผู้คนละของที่เกาะติดกับผลิตภัณฑ์ก่อนที่จะนำไปเคลือบ ดังนั้นจำเป็นต้องทำความสะอาดผลิตภัณฑ์ก่อนนำไปเคลือบทุกครั้ง

6. ในส่วนผสมของน้ำเคลือบ ถ้ามีพอกสารคราบอนเนต หรือพอกการที่ทำจากอินทรีย์สาร การเก็บน้ำเคลือบนี้ไว้นาน จะทำให้เกิดการสลายตัวของสารคราบอนเนต และการเน่าเปื่อยของสารอินทรีย์สาร ทำให้เกิดเป็นแก๊สซึ่นแล้วดันผิวน้ำเคลือบให้เกิดเป็นรูเจ็ม ดังนั้นการเก็บรักษาเคลือบประเภทนี้ควรทำให้แห้งเวลาจะใช้ถึงจะนำมาผสมกับน้ำใหม่

7. การเผาที่เร่งอุณหภูมิเร็วเกินไป และใช้ระยะเวลาการเผาที่สั้นจะทำให้น้ำเคลือบเดือด และเป็นรูเจ็ม ดังนั้นวิธีการเผาเคลือบควรยึดระยะเวลาให้นานออกไป

8. การซับเคลือบที่หานามากเกินไป หรือการทับซ้อนของเคลือบที่ไม่เรียบสนิท เกิดมีฟองอากาศแขกอยู่เวลาเผาจะเกิดรูเจ็มได้เช่นกัน

**เคลือบราน พลิตกัมที่เซรามิกส์ที่ทำเป็นภาชนะ** ไว้ใช้ใส่อาหารรับประทานนั้น เคลือบพลิตกัมที่เกิดการรานเจ็นในผิวน้ำเคลือบถือเป็นต้านนิเคลือบที่จะต้องแก่ไป ซึ่งการรานของผิวน้ำเคลือบจะมีลักษณะเป็นรอยรานแตกเป็นร่องแทะ หรือที่เรียกว่า เคลือบแตกลาย สาเหตุที่ทำให้เคลือบเกิดการรานคือ สัมประสิทธิ์การขยายตัวและหดตัวของเนื้อดินปืน และเคลือบไม่เท่ากัน ดังนั้นจะต้องมีการปรับสมัสมประสิทธิ์การขยายตัวและหดตัวของเนื้อดินปืนและน้ำเคลือบให้เท่ากันด้วยวิธีการทดลองเพิ่มหรือลดปริมาณของตัวหลอมละลาย (Flux) ในเนื้อดินปืนและเคลือบ

**การร่อนของเคลือบ** เป็นลักษณะของเคลือบที่ร่อนหลุดออกจากผิวผลิตกัมที่เป็นแผ่น ๆ หรือการแยกตัวจากเนื้อดิน เพราะเกิดจากสาเหตุดังนี้

1. เคลือบมีส่วนผสมของดินมากเกินไป เพราะเวลาเผาดินจะมีการหดตัวที่สูง
2. ผิวผลิตกัมที่สักปกรณ์ไม่มั่น หรือผิวน้ำจะออกภาวะอยู่ซึ่งเกิดจากการทำความสะอาดผลิตกัมที่ก่อนเคลือบไม่ดี
3. ในส่วนผสมของเนื้อดินปืนมีปริมาณของ ซิลิก้า ( $\text{SiO}_2$ ) มากเกินไป น้ำเคลือบไม่เกาะผิวผลิตกัมที่

4. นำผลิตภัณฑ์ที่ร้อนอยู่ไปเคลือบ ทำให้เคลือบเกิดการร่อนออกในขณะที่ผลิต กับพื้นตัวลง

#### 5. เกิดจากการชุบเคลือบหนาเกินไป

**เคลือบแยกตัว** คือลักษณะของเคลือบที่แยกหนีออกจากกัน ทำให้เกิดช่องว่าง ไม่มีเคลือบติดอยู่ ซึ่งสาเหตุเกิดจาก

1. เคลือบมีส่วนผสมของคืนมากเกินไป
2. บดผงเคลือบละเอียดมากเกินไป
3. เคลือบที่ใช้ขั้นมากเกินไป หรือชุบเคลือบหนาผิดปกติ
4. ผลิตภัณฑ์ยังเปียกชื้นอยู่แล้วนำไปเคลือบ
5. ผิวผลิตภัณฑ์สกปรกด้วยไขมัน หรือละอองฝุ่น

**เคลือบไม่มัน** เป็นตำหนิที่ผิดปกติของสูตรส่วนผสมเคลือbmัน แต่เมื่อเผาเคลือบ แล้วไม่มันตามความเป็นจริง สาเหตุเกิดจาก

1. เผาเคลือบไม่ถึงอุณหภูมิที่กำหนด
2. หรืออาจเผาเคลือบโดยอุณหภูมิที่กำหนด เพราะสูตรส่วนผสมของเคลือบมีสาร ที่ระเหยได้ง่าย เช่น สารบอแรกซ์ และสารตะกั่วจะระเหยกลายเป็นไอไปหมด

**การไหลด้วยเคลือบ** เป็นลักษณะอาการของเคลือบที่ไหลด้วยมากเกินกว่าความ เป็นจริงที่กำหนดไว้ ซึ่งมีสาเหตุจาก

1. เกิดจากการเผาเคลือบเกินอุณหภูมิที่กำหนดไว้
2. ใช้ระยะเวลาการเผาที่แซ่บมากเกินไป
3. ชุบเคลือบหนามากเกินไป

## เชิงอรรถท้ายบทที่ 4

<sup>1</sup> Engobe หมายถึง การชูน้ำดินที่ต่างสีจากเนื้อดินปั้นเดิม เป็นการตกแต่งเพื่อให้ได้สีเนื้อดินปั้นเกิดความสวยงามขึ้นตามวัตถุประสงค์

<sup>2</sup> Frit หมายถึง การนำตะกั่ว บอร์แร็กซ์ และโซเดียมคาร์บอนเนตไปผสมกับซิลิก้าและอลูมิն่า แล้วนำไปเผาเพื่อให้เกิดการหลอมเปลี่ยนโครงสร้างผลึกใหม่กลایเป็นแก้ว

<sup>3</sup> สุรศักดิ์ โภสิยพันธ์. น้ำเคลือบเครื่องปั้นดินเผา. 2526. หน้า 17.

<sup>4</sup> สุรศักดิ์ โภสิยพันธ์. น้ำเคลือบเครื่องปั้นดินเผา. 2526. หน้า 22.

<sup>5</sup> สุรศักดิ์ โภสิยพันธ์. น้ำเคลือบเครื่องปั้นดินเผา. 2526. หน้า 22.

<sup>6</sup> สุรศักดิ์ โภสิยพันธ์. น้ำเคลือบเครื่องปั้นดินเผา. 2526. หน้า 25.

<sup>7</sup> Daniel Rhodes. Clay and Glaze for the Potter. 1973, p.211.

<sup>8</sup> กรมทรัพยากรธรณี “โครงสร้างพัฒนาเครื่องปั้นดินเผา จังหวัดราชบุรี”. 盔ม สมบัติของคืนเนินยาที่ใช้ทำโลงราชบุรี. 2540 หน้า 7.

<sup>9</sup> กรณี พันธุภาพ. เซรามิกส์เบื้องต้น. 2534. หน้า 136.

<sup>10</sup> กรณี พันธุภาพ. เซรามิกส์เบื้องต้น. 2534. หน้า 137.

<sup>11</sup> กรณี พันธุภาพ. เซรามิกส์เบื้องต้น. 2534. หน้า 151.

<sup>12</sup> ปรีชา พินพ์ขาวขำ. เคลือบเซรามิกส์. 2530. หน้า 133.

<sup>13</sup> ศิริชัย โพธิ์ตาปน. น้ำยาเคลือบ (Glazes). ม.ป.ป. หน้า 14.

<sup>14</sup> กรณี พันธุภาพ. เซรามิกส์เบื้องต้น. 2530. หน้า 156.

<sup>15</sup> สุรศักดิ์ โภสิยพันธ์. น้ำเคลือบเครื่องปั้นดินเผา. 2526. หน้า 55.

<sup>16</sup> ศูนย์พัฒนาอุตสาหกรรมเครื่องเคลือบดินเผาภาคเหนือ. เคลือบเซรามิกเบื้องต้น. ม.ป.ป. หน้า 59.

<sup>17</sup> ศูนย์พัฒนาอุตสาหกรรมเครื่องเคลือบดินเผาภาคเหนือ. เคลือบเซรามิกเบื้องต้น. ม.ป.ป. หน้า 61.

## บทที่ 5

### การขึ้นรูปผลิตภัณฑ์เซรามิกส์

การขึ้นรูปผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ คือการนำสูตรส่วนผสมของเนื้อดินปืนขนาดต่าง ๆ มาทำให้เป็นรูปร่าง รูปทรงต่าง ๆ ตามที่ได้ออกแบบไว้ โดยมีจุดมุ่งหมายทั้งเพื่อประโยชน์ใช้สอยและเพื่อความงาม โดยที่การขึ้นรูปผลิตภัณฑ์มีหลายวิธีการ ซึ่งแต่ละวิธีการจะมีความเหมาะสมต่อถักยานะหรือสภาพของเนื้อดินที่แตกต่างกันไป ดังนั้นจึงจำเป็นต้องมีความรู้ ความเข้าใจที่ถูกต้องถึงวิธีการขึ้นรูปที่เหมาะสมต่อเนื้อดินปืนนั้น ๆ ตลอดจนเทคนิคหรือวิธีการต่าง ๆ อันที่จะช่วยเสริมในการขึ้นรูปผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ ให้มีความสมบูรณ์มากที่สุด โดยสามารถแบ่งวิธีการขึ้นรูปผลิตภัณฑ์เป็น 3 ประเภทดังนี้คือ

#### 1. การขึ้นรูปด้วยมือ (Hand Forming Method)

คือการนำเนื้อดินปืน (Clay Bodies) มาปืนขึ้นรูปด้วยมือ หรือที่เรียกว่าวิธีการขึ้นรูปแบบอิสระซึ่งเป็นวิธีหรือหลักการเบื้องต้นในการขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ที่เปิดโอกาสให้ผู้ปืนได้แสดงความสามารถทางด้านทักษะและความคิดสร้างสรรค์ได้อย่างเต็มที่ การขึ้นรูปด้วยมือนี้สิ่งที่สำคัญคือคุณสมบัติของดินที่จะใช้ขึ้นรูปด้วยมือนี้คือ เนื้อดินปืนจะต้องมีความเหนียว ดังนั้นสูตรส่วนผสมของเนื้อดินปืนนี้จึงจำเป็นจะต้องใช้วัตถุคับที่ก่อให้เกิดความเหนียวสูง เช่นดินบลล์เคลย์ (Ball Clay) ดินเออร์เทเรนแวร์เคลย์ (Earthenware Clay) ดินสโตนแวร์ (Stoneware Clay) และดินเทอราโคตตา (Terra Cotta) ซึ่งในสูตรส่วนผสมการใช้แต่ดินที่มีความเหนียวสูงอย่างเดียวไม่ได้ เพราะ คุณสมบัติทางกายภาพของดินพอกนี้จะมีเปอร์เซนต์การหดตัวที่สูงและมีการแตกร้าวได้ ดังนั้นจึงต้องมีการผสมวัตถุคับด้วยอื่นลงในสูตรส่วนผสมของเนื้อดินปืน เพื่อช่วยลดการหดตัว การแตกร้าว และเป็นโครงสร้างได้แก่ ดินขาว (Kaolin) ดินเซื้อ และทราย ซึ่งสูตรส่วนผสมโดยทั่วไปที่ใช้คือ

- ดินบล็อกเกอร์ 70 + ดินขาว 30 + ทราย 30
- ดินอิฐเรนเวร์ 70 + ดินขาว 30 + ทราย 30
- ดินสโตรนแวร์ 70 + ดินขาว 30 + ทราย 30
- ดินทรายคาดตา 80 + ดินขาว 20 + ดินเซื้อ 30

เมื่อได้เนื้อดินปั้นตามสูตรส่วนผสมที่ต้องการแล้วจะต้องนำเนื้อดินปั้นนึมานวด โดยการนวดคั่วยสับมือกดหมุนลงไปในดิน นวดเช่นนี้ไปจนเนื้อดินปั้นผสมกลุกเคล้าเป็นเนื้อเดียวกัน มีความนิ่มสม่ำเสมอ กันรวมทั้งเห็นการตรวจสอบสิ่งที่ไม่ต้องการเข้าไปอยู่ เช่น ไม้ไผ่หญ้า เศษปูน และกรวด ฯลฯ และที่สำคัญเป็นการไล่ฟองอากาศ ที่แทรกอยู่ในเนื้อดินปั้นด้วย จากนั้นใช้สีน้ำสีดินสีดินเผาเพื่อถูฟองอากาศและสิ่งเจือปนอื่น ๆ แล้วนวดต่อไปจนได้ที่

ในการขึ้นรูปคั่วยมือเนื้อดินที่ใช้จะต้องมีความเหนียว ไม่นิ่มมาก และแข็งจนเกินไป ถ้าดินนิ่มมากแสดงว่ามีน้ำผสมอยู่มากเกินจะต้องนำดินมาเกระและนวดบนแผ่นปูนปลาสเตอร์ เพื่อช่วยคุณน้ำลดความนิ่มลง แต่ถ้าดินแห้งหรือมีความแข็งเกิน ความต้องการก็ใช้วิธีเจาน้ำพรมแล้วนวดให้ดินนิ่มน้ำ เนื้อดินที่ใช้ปั้นจะต้องมีความเหนียวติดมือตราส่วนผสมของน้ำในเนื้อดินปั้นนั้นโดยประมาณร้อยละ 25-30

ในปัจจุบันการนวดดินได้ใช้เครื่องจักรกลเป็นเครื่องมือในการนวดดินและรีดดิน (Pug Mill) เพื่อช่วยให้มีความสะดวกรวดเร็วขึ้นกว่าการนวดดินคั่วยมือ

เมื่อทำการนวดดินเสร็จแล้วไม่ว่าจะนวดคั่วยมือ หรือคั่วยเครื่องจักรกล ก็นำดินน้ำปั้นขึ้นรูปคั่วยมือ โดยมีวิธีการต่าง ๆ ดังนี้

**การขับ บีบ (Pinching)** โดยการนำดินที่ผ่านการนวดมาเสร็จเรียบร้อยแล้วตามขนาดที่ต้องการแล้วทำเป็นก้อนกลม เหลี่ยม ทรงกระบอก ฯลฯ จากนั้นก็ทำการบีบ กด ให้มีรูปแบบตามความต้องการ โดยมีความหนาของดินที่ใกล้เคียงกัน การขึ้นรูปแบบนี้

เหมาะสำหรับการขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ที่ไม่ใหญ่ โคนกรูปแบบผลิตภัณฑ์ໄค์แก่ ถัวๆ ตาม แก่น ประติมากรรมตกแต่งขนาดเล็ก การบีบแบบนี้จะมีการใช้คร่องเมื่อปั๊บช่วยในการ ตกแต่งชั่ว การบุค เจาะ ทำพื้นผิวให้หนาขึ้น เรียบ ได้ความหนานางให้ใกล้เคียงกัน ก็ ได้

**การชุบ (Coiling)** เป็นวิธีการขึ้นรูปที่นิยมใช้ปฏิบัติกันมาก เพราะสามารถนำไป ขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ที่มีขนาดเล็กจนถึง ไอย่างน้ำหนาดใหญ่ มีวิธีการที่ง่าย และชั่วๆทุ่นแรง ในขณะที่ขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ขนาดใหญ่

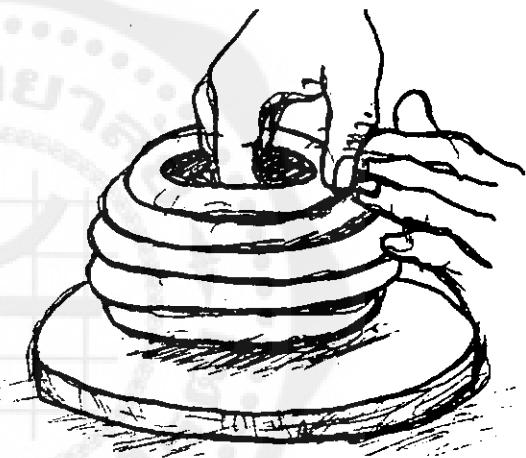
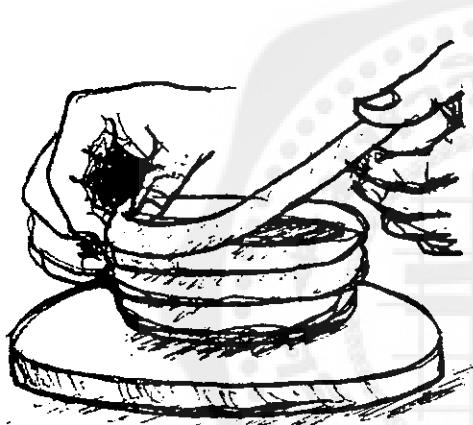
วิธีการขึ้นรูปปกติ นำดินที่นวดดีแล้วแบ่งมาส่วนหนึ่ง สำหรับทำฐานผลิตภัณฑ์ โดยวิธีการ คน หรือทุบให้ดินนี้แผ่ออกเป็นแผ่น โดยมีรูปแบบ ขนาด และความหนาตาม ความต้องการ ต่อจากนั้นก็นำดินมากลึงให้เป็นสันกลม โดยมีความขาว ขนาดเล็กหรือ โต ขึ้นอยู่กับขนาดของผลิตภัณฑ์ที่บีบแล้วนำไปบดลงบนแผ่นฐานที่เตรียมไว้โดยใช้น้ำ สลิดป่าทรงบริเวณที่ดินจะทำการเชื่อมต่อประสานกันแล้วใช้มือบีบกดดินให้เข้ากัน แน่นสนิท ทำซึ่นนี้เรียกว่าปานเกิดเป็นรูปทรงตามความต้องการ ในการขัดดินซ่อนกัน แต่ละชั้นจะต้องทาน้ำสลิด และใช้มือบีบกดดินให้เข้ากันแน่นสนิททุกครั้ง เพื่อป้องกัน การดึงตัว และหดตัวอาจทำให้ดินตรงรอยต่อเกิดการแตกร้าวแยกออกจากกัน ได้

ถ้าเป็นผลิตภัณฑ์ที่มีขนาดใหญ่ หลังจากปั๊บเสร็จแล้วควรใช้ถุงปลาสติกกุมไว้ ปล่อยให้แห้งอย่างช้า ๆ มิฉะนั้นจะทำให้ผลิตภัณฑ์เกิดการแตกร้าวได้ เพราะพื้นที่ผิว ของผลิตภัณฑ์มีมากจะทำให้เกิดการแห้งที่ไม่สม่ำเสมอ กการดึงตัวและหดตัวของดิน จึงไม่เท่ากัน

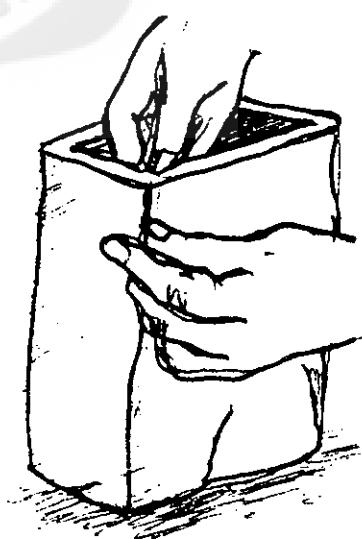
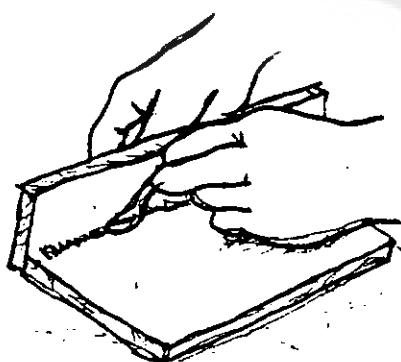
**การทำแผ่น (Slabbing)** เป็นวิธีการรีดดินให้เป็นแผ่น โดยมีความหนา หรือบาง ที่สม่ำเสมอ กัน โดยการนำดินที่นวดไว้เป็นก้อนมีขนาดโคลามความต้องการแล้วใช้มือ ตอบหรือทุบแผ่ออกเป็นแผ่น โดยมีผืนผ้าในหรือแผ่นปูนปั้ดาเตอร์รองรับอยู่ด้านล่าง แล้วใช้มือบีบนาบที่มีความหนาเท่ากับความหนาของผลิตภัณฑ์ที่จะทำรองรับถูกกลึงแล้ว



การขึ้นรูปด้วยการจับ บีบ กด



การขึ้นรูปด้วยการกด



การขึ้นรูปแบบแผ่น

ทำการตีคินด้วยอุปกรณ์ให้เป็นแผ่นแล้วใช้เครื่องมือตัดคินตามรูปแบบที่ต้องการแล้วนำไปประกอบกันเข้าเป็นรูปทรงที่ออกแบบไว้และรูปทรงของผลิตภัณฑ์ที่เหมาะสมกับวิธีการขึ้นรูปแบบแผ่นนี้ได้แก่ รูปทรงบล็อก (Basic Forms) เช่น ทรงกรวย ทรงกระบอก อุปนาฬิก ทรงปรานมิค และรูปเหลี่ยมต่าง ๆ

การขึ้นรูปแบบแผ่นนี้ก่อนที่จะนำคินที่ตัดไว้ตามรูปแบบเสร็จแล้วนำไปประกอบกันเข้าเป็นรูปทรงที่ต้องการนั้น ต้นฉบับต้องมีลักษณะหมาย ๆ กือคินสามารถกรองตัวอยู่ได้โดยไม่ขบหรืองอ แล้วถึงจะนำคินเหล่านี้ไปขึ้นรูปช่วงรอบต่อของคิน ให้น้ำสติปัตน์ เป็นตัวประสานเชื่อมรอยต่อให้ติดกันแล้วให้มีอช่ายกดบีบรอบต่อของคินให้ติดกันอย่างแน่นหนา

**การตีคิน (Beating)** เป็นวิธีการขึ้นรูปผลิตภัณฑ์แบบพื้นบ้านที่ทำกันมาแต่อดีต โดยใช้วิธีการตีคินช่วยในการขึ้นรูปผลิตภัณฑ์จากการขาดคิน ที่มีความหนาและรูปทรงซึ่งไม่ได้ตามแบบที่ต้องการ จึงใช้วิธีเอาไม้ที่มีหน้ากว้างตีคินเพื่อช่วยในการขึ้นรูปโดยใช้ไม้ที่ต้านนออกและใช้คินเผาหรือหินที่มีลักษณะกลมมนที่เรียกว่า หินดุ รองคินต้านในเพื่อไม่ให้คินยุบตัวลงและซึ้งเป็นการบังคับให้แผ่นขยายออกได้ตามรูปทรงมีเนื้อคินที่อัดแน่นและมีความหนาบาง ตามความต้องการได้อีกด้วย

การขึ้นรูปด้วยวิธีการตีคินนี้มักจะใช้กับผลิตภัณฑ์ที่มีฐานมลด เช่น หม้อคินเผาแบบโบราณ หรือผลิตภัณฑ์ที่มีขนาดใหญ่ เช่น โถ ถัง กระถางต้นไม้ เป็นต้น

<sup>1</sup> ปัจจุบันการขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ด้วยการตีคินนี้ยังมีทำกันอยู่ที่เป็นลักษณะงานพื้นบ้านในภาคตะวันออกเฉียงเหนือที่เป็นภูมิภาคเครื่องปั้นดินเผานิดไม่เกลือบ เช่น หม้อคินฐานมลด ถัง ตู้น้ำใส่น้ำ และกระถางต้นไม้

## 2. การขึ้นรูปด้วยเครื่อง (Machine Forming Method)

การขึ้นรูปด้วยเครื่อง กือ การขึ้นรูปผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ที่ใช้เครื่องมือหรืออุปกรณ์ที่เกี่ยวกับเครื่องจักรกลช่วยทำให้การขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ง่าย และสะดวกสบายขึ้น

ซึ่งเครื่องมือหรืออุปกรณ์ต่าง ๆ นี้อาจทำมาจากวัสดุและวิธีการแบบพื้นบ้านหรือเป็นเครื่องจักรกลที่หันสมัย มีประสิทธิภาพการใช้งานที่สูง ในปัจจุบันความเร็วถูกกำหนดให้เหมาะสมกับวิธีการขึ้นรูปสามารถผลิตงานได้ในปริมาณมากในเวลาอันรวดเร็ว มีขนาดรูปทรง และคุณภาพที่ได้มาตรฐานเท่าเทียมกัน ดังนั้นในปัจจุบันการผลิตผลิตภัณฑ์เชิงรุกค์ในระบบอุตสาหกรรม จึงนิยมใช้เครื่องจักรกลในการขึ้นรูปผลิตภัณฑ์และการขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ด้วยเครื่องสามารถแบ่งเป็นชนิดต่าง ๆ ดังนี้

### การขึ้นรูปด้วยแป้นหมุน (Throwing)

การขึ้นรูปด้วยแป้นหมุน เป็นวิธีการขึ้นรูปที่มีความสำคัญ และนิยมแพร่หลาย โดยทั่วไป ตั้งแต่สมัยโบราณถึงปัจจุบันความก้าวหน้าทางวิทยาศาสตร์เป็นสิ่งหนึ่งที่ทำให้เครื่องมือเครื่องใช้ของวิธีการนี้เริ่บขึ้น มีการนำเทคโนโลยีใหม่ ๆ มาใช้โดยเปลี่ยนจากการใช้แป้นหมุนที่หมุนด้วยแรงคนมาเป็นการใช้แป้นหมุนไฟฟ้า การขึ้นรูปผลิตภัณฑ์จากแป้นหมุนนี้โดยอาศัยหลักการนำแรงที่ได้จากแรงเหวี่ยงจากศูนย์กลางของแป้นหมุนตามทิศทางทวนเข็มนาฬิกา หรือตามเข็มนาฬิกาก็ได้ ช่วยในการดึงดันขึ้นรูปเป็นผลิตภัณฑ์ตามรูปแบบที่ต้องการซึ่งความเร็วของแป้นหมุนเป็นสิ่งสำคัญ เพราะสามารถกำหนดรูปแบบและขนาดของผลิตภัณฑ์ได้ คือถ้าความเร็วของแป้นหมุนซึ่งขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ได้ในไประยะหนึ่ง แต่ถ้าความเร็วของแป้นหมุนเร็วจะขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ได้เฉพาะในเด็กเท่านั้น ซึ่งความเร็วของแป้นหมุนที่เป็นมาตรฐานประมาณ 80 รอบต่อนาที

วิธีการขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ด้วยแป้นหมุนใช้สำหรับผลิตภัณฑ์ที่มีสัมฐานคลุม เพราะสามารถผลิตได้ค่อนข้างรวดเร็ว โดยมีขนาดรูปแบบที่ใกล้เคียงกันมาก แต่ทั้งนี้ต้องมีความชำนาญพอสมควร

เนื้อดินปืนที่เหมาะสมกับการขึ้นรูปบนแป้นหมุนนั้น เนื้อดินจะต้องมีความเหนียวมาก มีเนื้อดินละเอียด มีการเกาตัวดี น้ำซึมผ่านได้ยาก เมื่อนำมาปืน เมื่อถูกน้ำจึงไม่

ขับตัวง่าย สามารถปั้นได้สูงและบางกว่าดินที่มีความเหนียวแน่นอย ตามปกติดินที่นำมาขึ้นรูปเป็นหมุนจะต้องมีส่วนผสมของดินเหนียวอยู่ในปริมาณจำนวนที่มากพอสมควร ส่วนผสมที่เหลือจะเป็นดินขาว ดินซีอิ๊ว หรือทรายละเอียด จะมากหรือน้อยขึ้นอยู่กับความต้องการค้านกุณสมบัติของเนื้อดินที่ผู้ปั้นต้องการ กุณลักษณะของดินที่เหมาะสมกับการขึ้นรูปเป็นหมุนจะต้องไม่นิ่มมากหรือแข็งจนเกินไป ด้านในมากจะจับศูนย์กลางได้ง่ายกว่า แต่จะคงขึ้นรูปได้ไม่สูง และปั้นบางกว่าไม่ได้ เพราะเนื้อดินจะถูก ส่วนด้านนอกแข็งมากจะทำให้การจับศูนย์กลางยากมาก การดึงดินให้ขยับออกจากมือปั้นหาเรื่อง เนื้อดินมีการแยกตัว ถึงแม้จะคงดินปั้นได้สูงและบางตามความต้องการก็จริง ดังนั้นเนื้อดินปั้นที่เหมาะสมกับการขึ้นรูปเป็นหมุนจะต้องมีความเหนียวและมีน้ำผ่าสมออยู่ในปริมาณร้อยละ 20-25

วิธีการขึ้นรูปเป็นหมุนเริ่มแรกจะต้องนำดินที่เตรียมไว้ไปวนคอกเพื่อไล่ฟองอากาศ ให้ดินมีความนิ่มสม่ำเสมอ กัน เป็นเนื้อเดียวกันทั้งก้อนแล้วนำดินที่วนคอกแล้วนำมาทุบหรือตอบให้เป็นก้อนกลมเตรียมแล้ว มาวางตรงกลางแป้นโคลนเมี่ยงไน หรือแผ่นปูนปลาสเตอร์รองรับ แล้วทำการขับดินให้ได้ศูนย์กลาง หลังจากนั้นก็ทำการเจาะดินให้ได้ศูนย์กลาง โดยใช้หัวแม่เมื่อหืออนีว์กลางข้างใดข้างหนึ่งก่ออย ๆ กดลงให้ออยู่ตรงกลางของก้อนดินลึกกลงไป จนเหลือความหนาของดินที่จะเป็นฐานของผลิตภัณฑ์ ประมาณ 1 เซนติเมตรโดยประมาณ ต่อจากนี้ก็ทำการดึงดินหรือรีดดินให้สูงขึ้นเป็นรูปทรงกระบอก โดยพยายามให้ดินมีความหนา หรือบางที่สม่ำเสมอ กัน ตามปกติส่วนล่างจะมีความหนามากกว่าส่วนบนเล็กน้อย เพราะเป็นส่วนที่รับน้ำหนักจากข้างบน เมื่อดึงดินหรือรีดดินเป็นรูปทรงกระบอกเสร็จแล้วก็ทำการดึงดินปั้นให้เป็นรูปทรงของผลิตภัณฑ์ตามความต้องการ โดยวิธีการดึงดินคันดินให้ขยับออกจากดินส่วนนี้จะบางขึ้นหรือการเคลบัน อัดดินส่วนนี้จะหนาขึ้น ที่สำคัญการดึงดินหรือรีดดินให้เป็นรูปทรงนั้น จะต้องเริ่มจากข้างล่างขึ้นไปข้างบนและจะต้องใช้น้ำช่วยในระหว่างการขึ้นรูปเพื่อให้เกิดความลื่นคลาย

## การขึ้นรูปด้วยแป้งหมุน



1. การขับศูนย์



2. การเปิดปากหลุม



3. การวัดหาความหนาของฐาน



4. เริ่มต้นการคึงดิน



5. การคึงดินให้เป็นรูปทรงกระบอก

การดึงดินหรือรีดดินให้เป็นรูปทรงนั้นจะต้องคำนึงถึงความหนาหรือบางต้องให้เหมาะสมกับขนาดของผลิตภัณฑ์ด้วยเมื่อการขึ้นรูปทรงเสร็จแล้วต้องปล่อยทิ้งให้ผลิตภัณฑ์น้ำมานาดก่อน แล้วถึงจะนำมายุดตกแต่งได้ความหนาบาง ตึงแต่ปากแจ็กันจนถึงฐานแจ็กันให้เรียบร้อยตามความต้องการ ด้วยวิธีการตกแต่งบนแม่นยำอีกรึ่งหนึ่ง

### การขึ้นรูปด้วยใบมีด (Jigging)

การขึ้นรูปด้วยใบมีด เป็นวิธีการผลิตผลิตภัณฑ์เชิงมิกซ์ที่ต้องการรูปแบบของผลิตภัณฑ์ที่แน่นอนเป็นมาตรฐานเดียวกันสามารถผลิตได้ในปริมาณที่มากใช้วิธีการผลิตที่รวดเร็วซึ่งนิยมนำไปใช้ผลิตพวงงาน ชาม ถ้วยกาแฟ ในระบบการผลิตแบบอุตสาหกรรม

วิธีการขึ้นรูปโดยอาศัยหลักการของแรงเหวี่ยงหนีศูนย์จากหลักการของเป็นหมุนมาประบุคต์โดยมีครึ่งมือที่คล้ายกันเป็นหมุนเพียงแต่มีความเร็วรอบของตัวเป็นที่มากกว่า โดยตัวเป็นจะประกอบกับพิมพ์ปูนปลาสเตอร์ และมีแขนสำหรับเป็นที่ยึดใบมีด สำหรับขึ้นรูปตามลักษณะของงาน

การขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ด้วยใบมีดนี้อาศัยพิมพ์ที่เป็นแบบทำด้วยปูนปลาสเตอร์มีทั้งชนิดแบบภายใน (Inside) ทำพากล้วยชาน ถ้วยกาแฟ ส่วนแบบภายนอก (Outside) ทำพวงงานต่าง ๆ เป็นต้น ตัวอย่างเช่น การทำพิมพ์แก้วน้ำ เริ่มแรกจะต้องมีการกลึงแบบที่หล่อจากแท่งปูนปลาสเตอร์ให้เป็นรูปส่วนนอกของแก้วที่อยู่ในลักษณะคร่าวปากลงเสร็จแล้วจะนำร่องกันแบบพิมพ์ห่างจากตัวแก้วประมาณ 3 นิ้ว - 4 นิ้ว ทางสูญที่ตัวแก้วและบริเวณฐานของแท่นปูนปลาสเตอร์ให้หัวก้นพิมพ์ด้วยสังกะสีแผ่นเรียบอย่างบางใช้เชือกหรือยางในรดยกตัวให้แน่นพสมปูนปลาสเตอร์แล้วเทลงในแบบพิมพ์ที่ก้นไว้ให้สูงกว่าก้นแก้วประมาณ 1.5 นิ้ว - 2 นิ้ว เมื่อปูนปลาสเตอร์แข็งตัวแล้วก็กลึงด้านนอกของแบบพิมพ์ให้มีความหนาจากตัวต้นแบบแก้วค้านในประมาณ 1 นิ้ว โดยวัดขนาดเส้นผ่าศูนย์กลางของเบ้าจิ๊กเกอร์รองรับต้องมีขนาดเท่ากับบ่าพิมพ์ที่จะวางลงไปได้พอดีซึ่งขั้นตอนนี้จะได้พิมพ์ใช้งาน (Working Mold) ขั้นแรกต่อจากนั้นนำพิมพ์ใช้งานซึ่ง

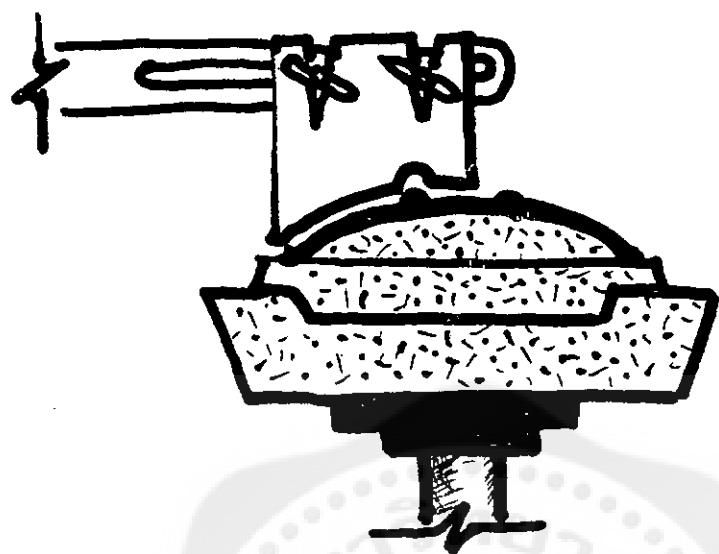
แรกนี้ไปทำพิมพ์ครอบ (Case Mold) เพื่อจะสามารถนำไปหล่อแม่พิมพ์ใช้งานให้ได้ จำนวนมากๆ ตามที่ต้องการ สำหรับในมีดินน้ำท่าจากไม้หรือโลหะตัดแต่งให้พอดีกับรูปทรงภายในของแก้วน้ำใบมีดนี้จะยึดติดกับเครื่องและสามารถยกขึ้นลงได้ โดยมีการปรับระดับของใบมีดในขณะที่ถอนโดยกล่องในระดับต่ำที่สุดให้ได้ความหนาของแก้วน้ำที่ต้องการเมื่อได้พิมพ์ใช้งานตามจำนวนที่ต้องการแล้วและมีการปรับใบมีดเสร็จเรียบร้อยแล้วก็ทำการขึ้นรูปโดยการสวมพิมพ์ใช้งานลงในเบ้าจิกเกอร์เสร็จแล้วนำดินไปลงในเบ้าพิมพ์ใช้งานที่กำลังหมุนอยู่และกดใบมีดลงในเบ้าพิมพ์ใช้งาน

ความเร็วและใบมีดจะช่วยอัดและรีดดินให้เป็นรูปตามแบบลักษณะส่วนตัวของใบมีดและตามลักษณะของแบบเบ้าพิมพ์ใช้งานจากนั้นยกแบบพิมพ์ใช้งานออกผงไว้ และนำพิมพ์ใช้งานขึ้นต่อไปมาสวมลงในเบ้าจิกเกอร์เพื่อที่จะขึ้นรูปงานขึ้นต่อไป

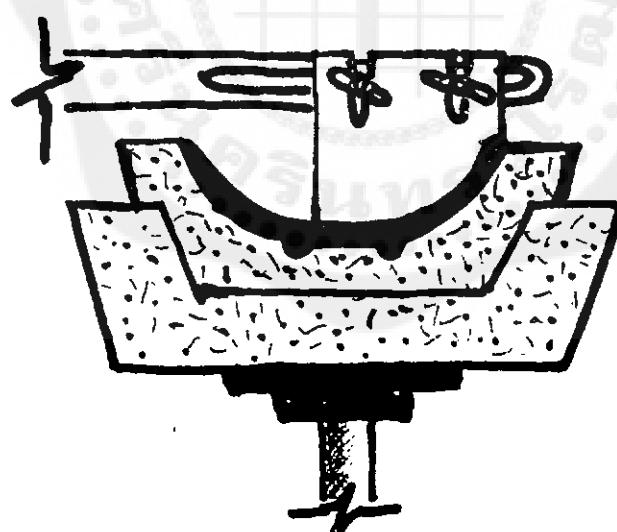
วิธีการขึ้นรูปด้วยใบมีดนี้ ถ้าการใช้ใบมีดที่เป็นส่วนตัวค้านในของผลิตภัณฑ์ได้ แก่ ผลิตภัณฑ์ที่มีรูปทรงตึก เช่นแก้วน้ำ ถ้วยกาแฟ ชา ฯลฯ เรียกว่า Jigging ส่วนการใช้ใบมีดที่มีส่วนตัวค้านนอกของผลิตภัณฑ์ ได้แก่ ผลิตภัณฑ์ที่มีรูปทรงค่อนข้างแบนหรือ มีความลึกน้อย เช่น งานใส่อาหาร งานรองแก้วกาแฟ ชาแก้ว ฯลฯ เรียกว่า Jollying

เครื่องโรลเลอร์ (Roller Machine) ก็อกร่องขักรที่มีพื้นนามากจากเครื่องจิกเกอร์ที่ใช้ใบมีดในการขึ้นรูป ถูกเปลี่ยนมาเป็นงานหมุน (Roller) ทำให้สามารถขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ได้รวดเร็วมากกว่าและดินที่ใช้ในการขึ้นรูปก็มีปริมาณน้ำ้อยกว่า การใช้เครื่องจิกเกอร์จะทำให้โรงงานอุตสาหกรรมผลิตผลภัณฑ์เชรามิกส์ประเภท ถ้วยงาน ชา ในปัจจุบันนิยมใช้เครื่องโรลเลอร์แทนเครื่องจิกเกอร์ เพราะลดต้นทุนการผลิตได้มาก

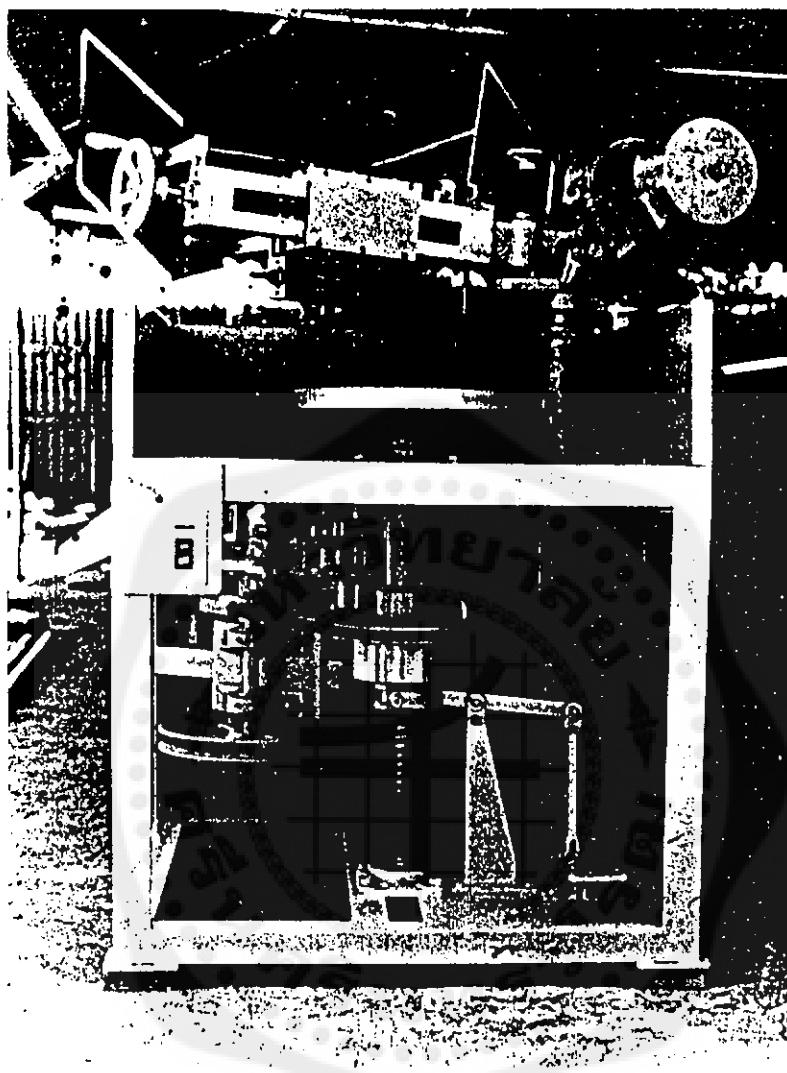
ดินที่ใช้ในการขึ้นรูปมีความเหนียวแน่น กัน แต่อาจจะเหนี่ยวแน่น้อยกว่าการขึ้นรูปด้วยแบบหมุน ทั้งนี้เนื่องจากมีพิมพ์ช่วยบังคับในการขึ้นรูป โดยดินนี้จะมีน้ำอยู่ปริมาณร้อยละ  $14\text{--}20^2$



ภาพแสดงลักษณะการขึ้นรูปด้วยในมีดแบบภายใน

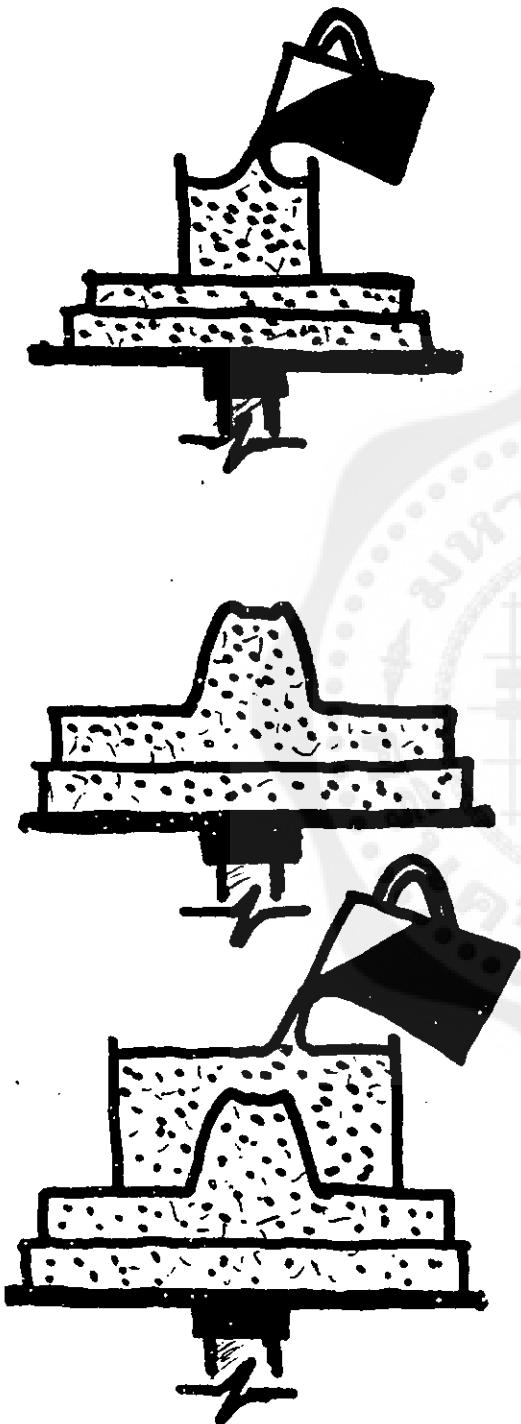


ภาพแสดงลักษณะการขึ้นรูปด้วยในมีดแบบภายนอก

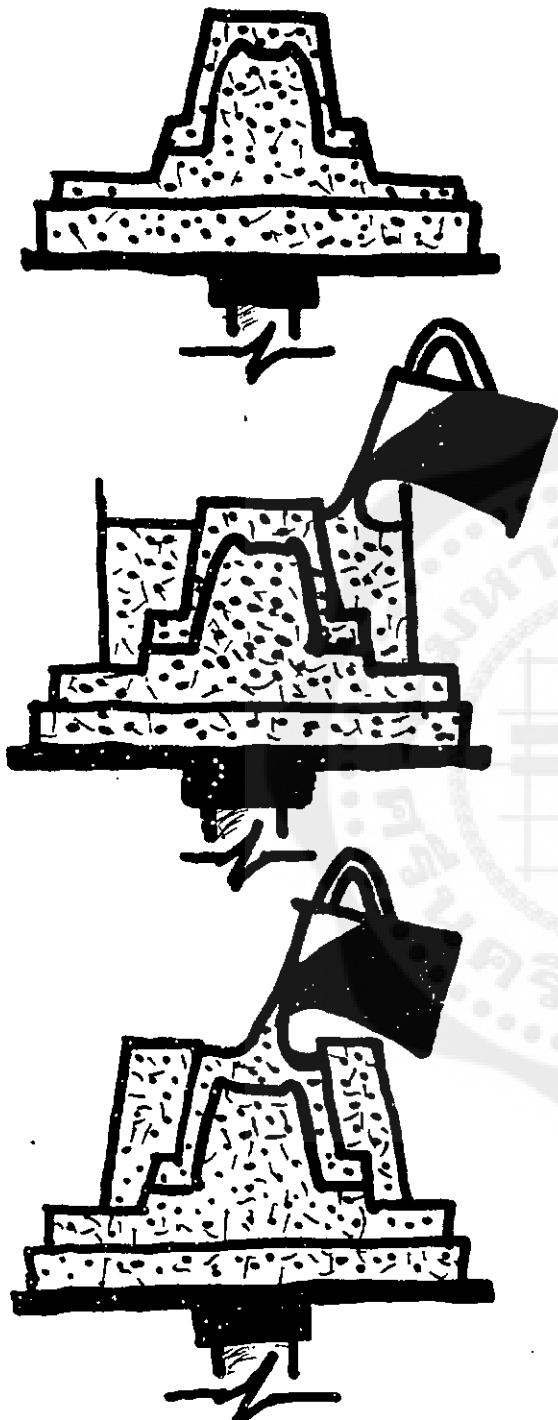


รูปแบบหนังของเครื่องจีกเกอร์

## การทำพิมพ์จีกเกอร์



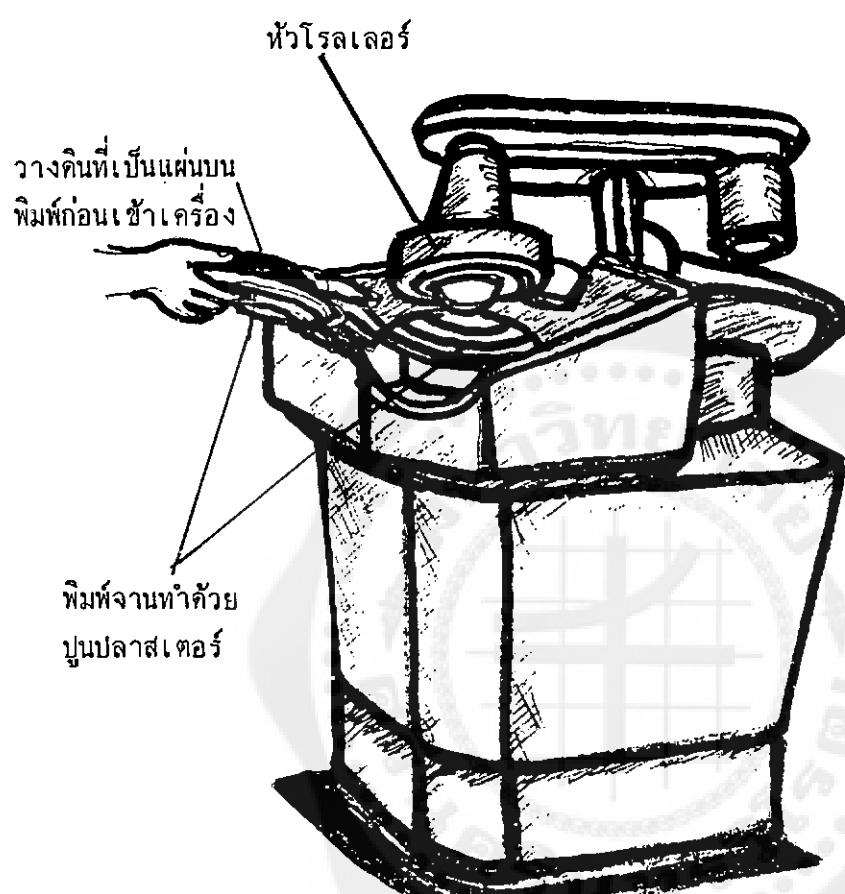
1. เทปูนปลาสเตอร์ลงในแบบที่กันเป็น  
คงไว้ให้สูงกว่าแบบแก้วประมาณ  
1 นิ้ว
2. กลึงแห้งปูนปลาสเตอร์ที่เป็นต้นแบบ  
ให้เป็นรูปส่วนของของแก้วที่อยู่ใน  
ลักษณะที่ค่าว่าปากลงแล้วหันน้ำสนู๊ท์ตัว  
แก้วและบริเวณฐานของแท่นปูนด้วย
3. กันพิมพ์ด้วยสังกะสีแล้วเทปูน  
ปลาสเตอร์ลงในแบบพิมพ์ที่กันไว้ให้  
สูงกว่ากันแก้ว 1.5 นิ้ว - 2 นิ้ว



4. กดึงค้านอกของแบบพิมพ์ให้มีความ  
หนาจากตัวคันแบบแก้วค้านใน  
ประมาณ 1 นิ้ว แล้วท่าน้ำสูญให้ทั่ว  
(ส่วนนี้ก็อปิมพ์ใช้งานที่ได้)

5. กันแบบพิมพ์เสร็จแล้ว เทปูน  
พลาสเตอร์เพื่อทำพิมพ์ครอบ

6. กลึงพิมพ์ครอบแล้ว ถอดพิมพ์ใช้งาน  
ออกท่าน้ำสูญภายในพิมพ์ครอบและ  
ตัวแก้วคันแบบ ผสมปูนพลาสเตอร์  
แล้วเทลงในพิมพ์ครอบจะได้พิมพ์ใช้  
งานขึ้นที่ 2 ทำเช่นนี้จนได้พิมพ์ใช้  
งานครบตามจำนวนที่ต้องการ



รูปแบบหนึ่งของเครื่องโรลเลอร์

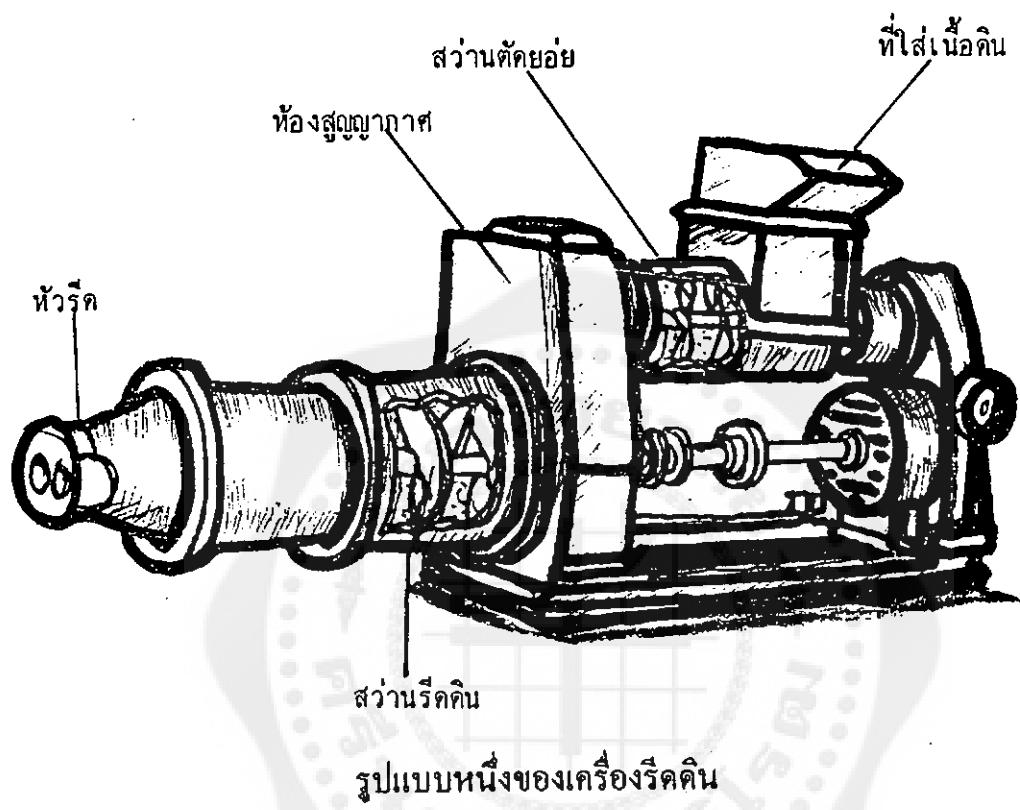
## การขึ้นรูปด้วยการรีดคิน (Extrusion)

เป็นการขึ้นรูปด้วยเครื่องหักรที่ขันเคลื่อนด้วยแรงของมอเตอร์ไฟฟ้าที่ทำหน้าที่รีดคินออกตามท่อ โดยใช้หัวรีดเป็นตัวกำหนด รูปแบบสามารถทำเป็นรูปร่างต่าง ๆ กัน เช่น รูปทรงกระบอก รูปแท่งสี่เหลี่ยม รูปแท่งสามเหลี่ยม ซึ่งหัวรีดแท่งคินนี้สามารถสับเปลี่ยนตามรูปแบบที่ต้องการได้ เมื่อแท่งคินถูกรีดออกมาจะถูกตัดออกเป็นส่วน ๆ ตามความยาวที่ต้องการ ซึ่งโดยวิธีนี้สามารถควบคุมปริมาณความยาว และน้ำหนักของเนื้อดินได้แน่นอนและสามารถควบคุมปริมาณของน้ำที่ถูกผสมเข้าไปในเนื้อดินได้ เช่นกันทำให้สามารถนำดินที่ผ่านหัวรีดคินตามแบบจากเครื่องรีดคินที่ถูกขันเคลื่อนออกมานั้นรูปแบบของผลิตภัณฑ์ได้เลย เพราะในตัวเครื่องรีดคินมีสว่านรีดคินที่มีแรงดันสูงมีการผ่าห้องสูญญากาศ เพื่อทำให้ส่วนผสมของเนื้อดินเป็นเนื้อเดียวกัน มีความนิ่มหรือแข็งที่สม่ำเสมอ กันเนื้อดินจะแน่นและไม่มีฟองอากาศอยู่เลย และสามารถกำหนดขนาด ความหนา บางได้จากแบบหัวรีด ตามที่ออกแบบไว้ เช่นกัน ผลิตภัณฑ์ที่นิยมขึ้นรูปด้วยวิธีการรีดคินได้แก่ อิฐก่อสร้าง กระเบื้องมุงหลังคา ห่อระบายน้ำ ฉนวนไฟฟ้า เป็นต้น

นอกจากนี้ยังสามารถใช้เป็นเครื่องนวดคินก่อนนำไปขึ้นรูปด้วยมือหรือบนแป้ง หมุดคินที่ขึ้นรูปด้วยการรีดคินนี้จะเป็นคินที่มีความเหนียวพอดีมากโดยมีน้ำอ้อยในปริมาณ ร้อยละ  $15-20^3$

## การขึ้นรูปด้วยการอัดคิน (Pressing)

คือการนำดินไปกดอัดลงในแบบพิมพ์ที่ทำจากปูนปลาสเตอร์หรือที่ทำจากเหล็ก รูปแบบลวดลายที่มีอยู่ในแบบพิมพ์จะเป็นร่องลึก บุนต์ พื้นผิวขรุขระที่ต้องออกแบบ ทำให้การนำดินออกจากการแบบพิมพ์ง่ายและไม่เสียรูปทรง การขึ้นรูปด้วยการอัดคินชนิดใช้แรงกดจากพิมพ์ปูนปลาสเตอร์จะมีแบบพิมพ์ชิ้นเดียวและแบบพิมพ์สองชิ้นจะมีขนาดไม่ใหญ่มากและมีความหนานน้อย แบบพิมพ์ที่ใช้จะต้องไม่เปียกชื้น การอัดคินลงในแบบพิมพ์ปูนปลาสเตอร์จะใช้เป็นผู้ท้าตัว หรือใช้ทัลคัมห่อผ้าประคบรินพิมพ์ปูน



ปลาสเตอร์ก่อนเป็นการหล่อลีนเพื่อให้คินออกจากพิมพ์ง่ายขึ้นดินที่ใช้จะมีความเหนียว เช่นเดียวกันกับดินที่ใช้บันไดวามือ หรือดินที่ใช้บันนเป็นหมุนคล็อกด้วยแรงมือ หลังจากนั้นก็ทำการตกแต่งพื้นผิวค้านหลังของงานให้เรียบโดยใช้ไม้บรรทัดปั๊ดดินส่วนเกินออกเสร็จแล้วก็ใช้นื้อดินเดียวกัน แต่นี่น่าจะไปประกนดุดินของงานแบบพิมพ์ พลิตภัณฑ์ที่ขึ้นรูปจากการอัดดินด้วยมือจากพิมพ์ปูนปลาสเตอร์แบบพิมพ์ชิ้นเดียวได้แก่ ที่หับกระดาษ กระเบื้องตกแต่ง กระคุมที่ติดเสื้อ ฯลฯ

ส่วนแบบพิมพ์ชิ้นเดียว ได้แก่ พิมพ์อัดที่มีชิ้นล่าง และชิ้นบนประกอบกันอยู่โดยมีเดียล็อกเพื่อไม่ให้พิมพ์เคลื่อน การขึ้นรูปด้วยการนำดินที่กะปริมาณมากกว่าเนื้อพิมพ์ตัวงานเล็กน้อย ใส่ลงในพิมพ์ชิ้นล่างแล้วนำไปพิมพ์ชิ้นบนประกนอัดลงไปให้เต็ยถือครองกันดินส่วนเกินก็จะปัดนออกมาตรฐานช่วงรอยต่อของพิมพ์ทั้ง 2 ชิ้นแล้วแกะพิมพ์ประกนด้านบนออกทำการใช้เครื่องมือตัดดินส่วนที่เกินจากเนื้อพิมพ์ออกแล้วประกนพิมพ์อัดเข้าไปใหม่ ถ้ายังมีดินส่วนเกินอีกก็ทำการตัดออกเหมือนเดิม อัดดินจนไม่มีดินปลิ้นออกมากจากพิมพ์หรือถ้ามีก็เหลือน้อย เมื่อแกะพิมพ์นำดินออกจากพิมพ์แล้วทิ้งปล่อยไว้ให้คินหมายแล้วทำการบูดแต่งช่วงรอยดินที่ปัดนออกมาให้เรียบร้อย

ผลิตภัณฑ์ที่จะทำการขึ้นรูปด้วยการอัดดินจากพิมพ์ 2 ชิ้น ได้แก่ ผลิตภัณฑ์ที่มีลวดลายทั้งสองด้าน เช่น พิมพ์พระเครื่อง เป็นต้น หรือเป็นผลิตภัณฑ์ที่ทำการออกแบบแล้วนำไปขึ้นรูปด้วยการอัดดินจากพิมพ์ชิ้นเดียวไม่ได้

สำหรับการขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ด้วยวิธีอัดดินจากแบบพิมพ์เหล็กจะใช้น้ำมันซั่วในการหล่อลีนให้คินออกจากพิมพ์ง่ายขึ้น จะใช้ดินหมายถึงดินแห้ง โดยเฉพาะโรงงานอุตสาหกรรมขนาดใหญ่ ที่ผลิตผลิตภัณฑ์ประเภทกระเบื้องบุพนัง - ปูพื้น กระเบื้องมุงหลังคา อิฐทรายไฟ ถนนไฟฟ้า วัสดุทรายไฟ ส่วนมากจะขึ้นรูปด้วยวิธีอัดโดยเครื่องอัด

## ชนิดของการอัดที่ใช้กันอยู่ทั่ว ๆ ไปมีดังนี้

ชนิด	ร้อยละของน้ำ	ชนิดของผลิตภัณฑ์
การอัดแบบเปียก	18-20	อนวนไฟฟ้าบางชนิด
การอัดแบบกึ่งเปียก	15-17 (ใช้น้ำมันช่วยในการหล่อลื่น)	อิฐทนไฟ
การอัดแบบกึ่งแห้ง	6-12	อิฐ - กระเบื้อง
การอัดแบบคินผง	4-10	อิฐ - กระเบื้อง
การอัดแบบวัตถุดีบ เป็นผงแห้ง	0-5 (ใช้กาว Dextrin ช่วย)	ผลิตภัณฑ์ชนิดพิเศษ บางอย่าง เช่น วัตถุทนไฟ แบบ Steatite

### ชนิดของเครื่องขักรที่ใช้กันอยู่คือ

เครื่องขัคตัวยึด

เครื่องขัคที่ใช้แรงอัดของอากาศ

(Friction Press)

เครื่อง Eccentric - Driven Press

เครื่องขัคที่ใช้แรงอัดของน้ำมัน

(Hydrostatic Press)

### ผลิตภัณฑ์ที่ใช้

อนวนไฟฟ้า

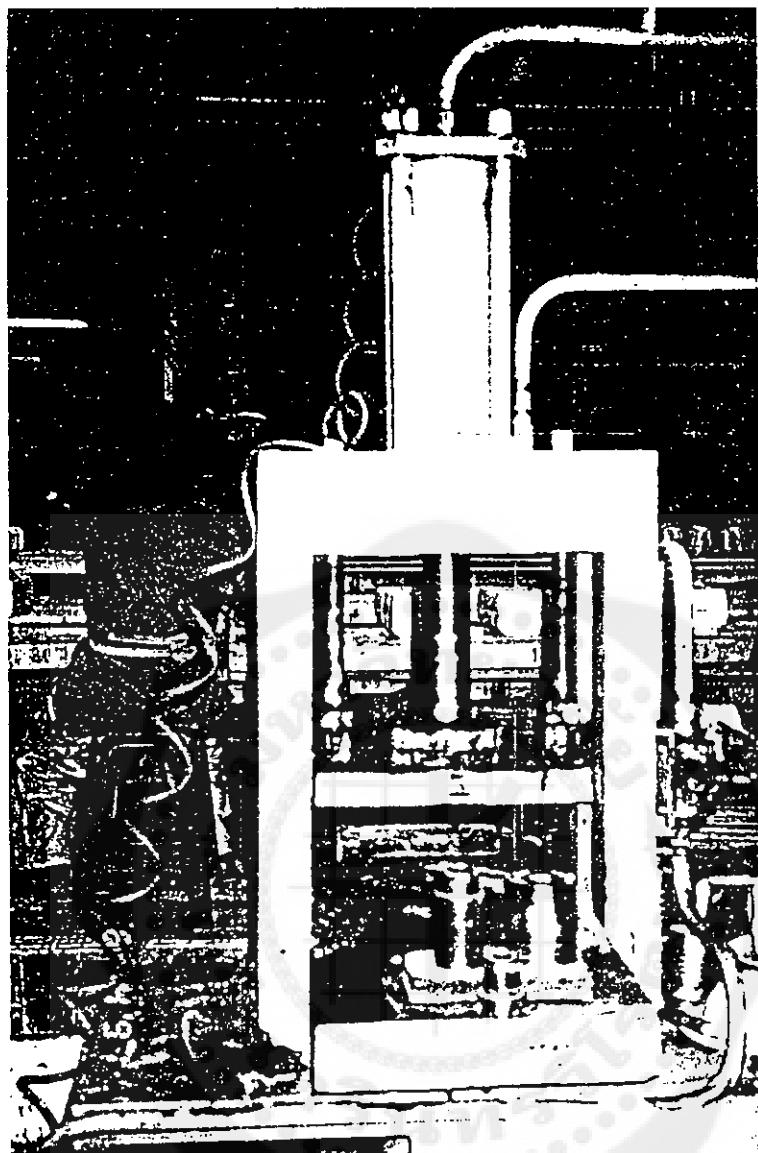
ผลิตภัณฑ์ชิ้นเล็ก ๆ เช่น กระเบื้อง

ไม้สัก, กระเบื้องมุงหลังคา

กระเบื้องบุพนัง อิฐ กระเบื้องปูพื้น

วัตถุทนไฟชนิดอลูมิเนียม

หัวเทียนรถยก

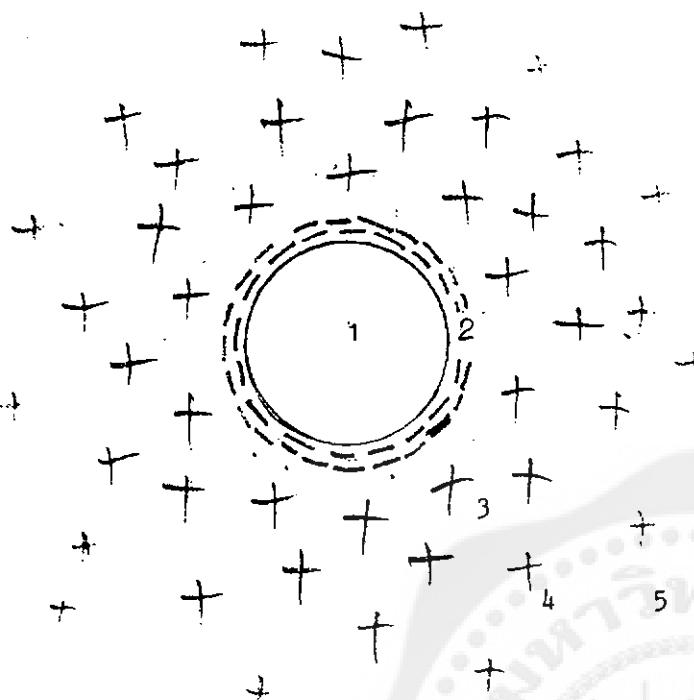


รูปแบบหนึ่งของเครื่องอัดคินเพง  
ที่เป็นเครื่องอย่าไม่มีตัว ใช้ไฟฟ้า

### 3. การขึ้นรูปด้วยการหล่อน้ำดิน (Slip Casting)

การขึ้นรูปด้วยการหล่อน้ำดินหรือที่เรียกว่าการหล่อน้ำสลิป เป็นวิธีการขึ้นรูปแบบหนึ่งที่จะต้องอาศัยพิมพ์ที่ทำจากปูนปลาสเตอร์ช่วยในการขึ้นรูปให้ได้ตามรูป่างขนาดตามแม่พิมพ์นั้น โดยการใช้น้ำดินเทลงในแบบพิมพ์ปูนปลาสเตอร์ที่ผลิตมาจากการขึ้นปั๊ม (Gypsum,  $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ) เพราะมีคุณสมบัติคุณสมบัติที่ดี เช่น ไม่ละลายในน้ำ ไม่ละลายในกรดและด่าง และไม่ก่อปฏิกัดกันกับสารอื่นๆ ได้ดี แต่เมื่อต้องการใช้เป็นแบบพิมพ์ต้องเผาต่อไปในอุณหภูมิที่ต่ำกว่า 500°C จึงจะสามารถหล่อได้ สำหรับการขึ้นรูปด้วยวิธีการหล่อน้ำดินนี้ สามารถผลิตงานได้มาตรฐานเดียวกันทั้งขนาด รูปร่าง ความหนาบาง และสามารถผลิตได้อย่างจำนวนมากในเวลาที่รวดเร็วซึ่งเป็นวิธีการขึ้นรูปที่เหมาะสมกับระบบการผลิตแบบอุตสาหกรรม ได้แก่ ผลิตภัณฑ์ประเภทเครื่องสุขภัณฑ์ต่างๆ เครื่องใช้บนโต๊ะอาหาร (Tableware) จำนวนมากไฟฟ้าแบบต่างๆ ฯลฯ และเนื่องจากกระบวนการขึ้นรูปแบบนี้ต้องใช้น้ำดินในการขึ้นรูปน้ำดินหรือน้ำสลิป จึงมีความสำคัญ ดังนั้นคุณสมบัติเฉพาะของน้ำดินหรือน้ำสลิปที่เหมาะสมกับการนำไปใช้ขึ้นรูปหล่อแบบพิมพ์จะมีคุณสมบัติและลักษณะดังนี้

เมื่อน้ำดินขาว ดินบนลต์เคลย์มานาคอมบ์กับน้ำจะได้น้ำดิน หรือน้ำสลิป ดินในน้ำดินจะมีการถอยตัวดี เนื่องจากเป็นสารที่มีขนาดเล็ก แต่ถ้าเติมสารเจลไฟฟ้า (Electrolyte) เช่น แมกนีเซียมซัลเฟต ( $\text{MgSO}_4$ ) , แคลเซียมคลอไรด์ ( $\text{CaCl}_2$ ) ลงไว้ในน้ำดินจะทำให้ดินจับกันเป็นก้อน และตกตะกอนได้ง่าย เรียกตามศัพท์ทางเทคนิคว่า Coagulation (การจับตัวกัน) ในทางตรงกันข้ามถ้าเติมสารเจลไฟฟ้าโซเดียมซิลิเกต ( $\text{Na}_2\text{SiO}_3$ ) , โซเดียมคาร์บอเนต ( $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ) ลงไว้ในน้ำดินเพื่อให้ดินถอยตัวมีการไหลตัวดีไม่จับกันเป็นก้อนเรียก Deflocculant ตามทฤษฎีดินในน้ำดินจะมีลักษณะโครงสร้างดังในรูปคือ รอบๆ เม็ดดินจะมีชั้นของน้ำ包围อยู่ ซึ่งความหนาของชั้มน้ำนี้ขึ้นอยู่กับจำนวนและความแรงของประจุ (Ion) ที่อยู่ในตัวของเม็ดดิน



- จาก群 1 คือ เนื้อดิน
2. คือชั้นของประจุลบ
  3. คือชั้นของประจุบวกซึ่งเกิดจากแรงดึงดูด
  4. คือชั้นของประจุบวกที่แยกออกมาจาก 3
  5. คือน้ำ

ส่วนที่ 1 ถึง 4 เรียกว่า "Clay Micelle" การเตรียมน้ำดินใช้หลักการดังนี้

ดินที่นำมาผสมทำน้ำดินหรือน้ำสลิปจะต้องเป็นดินที่ละอองและมีการกระจายตัวดี เช่นดินขาว ดินบดล์เกลย์ และวเตินสารที่ช่วยให้น้ำดินเกิดการกระจายตัวและไอลตัวดี ไม่จับกันเป็นก้อนໄส์แก่ ใชเดินชีดิเกต ประมาณร้อยละ 0.3-0.5 ของน้ำหนักเนื้อดิน พลิตกัณฑ์ที่แห้งปริมาณของน้ำที่อยู่ในน้ำดิน ของพลิตกัณฑ์ประเภทเอร์ทเรนแวร์ มีประมาณร้อยละ 29-31 และสำหรับพลิตกัณฑ์ประเภทปอร์ฟเลน มีประมาณร้อยละ 27-28 โดยจะมีความถ่วงจำเพาะประมาณ 1.7 - 1.8 ซึ่งคุณสมบัติของน้ำสลิปคือ<sup>4</sup>

- ใช้ปริมาณน้ำน้อยแต่มีสภาพการไอลตัวที่ดีสม่ำเสมอ และไม่มีตกค้างนอนกัน
- เมื่อเท่าน้ำสลิปออกจากพิมพ์ด้านในต้องมีความเรียบไม่ขรุขระ
- น้ำสลิปต้องไม่ทำให้พิมพ์ชุมน้ำเร็ว
- หลังจากการเทน้ำสลิปออกจากพิมพ์เนื้อดินจะไม่แตกแยกกันภายใต้แรงดึงดูด
- ดินเมื่อหมดสามารถทรงตัวได้ดีต้องร่อนออกจากพิมพ์ ไม่หลุดตัวมาก และไม่ชำรุดหรือบิดเบี้ยว
- นำดินควรจะแห้งและให้ความหนาของพลิตกัณฑ์ได้ง่ายใช้ระยะเวลาที่สั้น
- ถอนแกะออกจากพิมพ์ได้ง่าย

ในการทำต้นแบบนี้นิยมทำด้วยปูนปลาสเตอร์ โดยการนำปูนปลาสเตอร์มา กลึง แกะ เหลา ให้เป็นรูปทรงต่าง ๆ ตามความต้องการ หรืออาจจะทำต้นแบบจากคินก่อน และนำไปทำพิมพ์ทุบก็ได้เช่นกัน

- วิธีทำแบบพิมพ์ใช้งาน (Working Mold) เพื่อได้ต้นแบบแล้วนำมาพิจารณาดู ว่าจะจัดแบ่งพิมพ์ออกเป็นกี่ชิ้น โดยให้คำนึงถึงผลิตภัณฑ์ที่หล่ออย่างมากจากพิมพ์ที่ทำ สมบูรณ์ที่สุดจากนั้นก็ใช้สีเมจิกเขียนลงตัวต้นแบบพิมพ์ปูนที่ได้พิจารณา การแบ่งพิมพ์ ไว้แล้วว่าจะเป็นกี่ชิ้น แล้วก็ทำการท่าน้ำสนุ่ (Potassium Soap) ด้วยแปรงบนอ่อนเสรี แล้วก็นำต้นแบบมาหานุน และก้นดินที่จะขึ้น โดยเมื่อทำพิมพ์ชิ้นที่หนึ่งแล้วจะต้องขัดตก แต่งผิวน้ำที่จะประกรนกับชิ้นที่ 2 ให้เรียบร้อยพร้อมทั้งทำการเคลือบล็อก เพื่อมีให้พิมพ์ เกลือนตัวท่าน้ำสนุ่แล้วหล่อทำพิมพ์ชิ้นต่อไปจนครบพร้อมกับทำซ่องสำหรับเทน้ำดิน เมื่อทำพิมพ์เสร็จเรียบร้อยแล้วจะต้องนำพิมพ์ไปฝังให้แห้งสนิทเสียก่อน จึงนำมาหล่อ น้ำดินหรือจะนำพิมพ์ไปอบที่อุณหภูมิโดยประมาณไม่ควรเกิน 60 องศาเซลเซียส ถ้า อุณหภูมิมากกว่านี้ปูนปลาสเตอร์จะเสื่อมคุณภาพ

วิธีการขึ้นรูปด้วยการทำหล่อน้ำดินมือชั้นที่ 2 ลักษณะคือ

### การหล่อกลวง (Drain Casting)

การหล่อกลวงก็คือการนำแบบพิมพ์ใช้งาน (Working Mold) ที่แห้งสนิทดีแล้ว และผ่านการทำความสะอาดโดยวิธีการใช้ลมเป่าแล้วใช้ฟองน้ำชุบน้ำสะอาดบีบฟองน้ำ ให้หมด ๆ เช็ดในเบ้าพิมพ์ให้ทั่ว ถ้าเป็นแบบพิมพ์หลายชิ้นจะต้องทำการประกรดยาง เข้าด้วยกันให้คิดและแข็งแรงจากนั้นเทน้ำดินลงในแบบพิมพ์ให้เต็มตามแบบพิมพ์ที่ กำหนดไว้ ชิ้งแบบพิมพ์ปูนจะดูดน้ำเข้าไว้ โดยน้ำดินที่เทลงในพิมพ์จะลดลงเหลือดิน ที่เกาะติดอยู่ตามผิวนังค้านในของพิมพ์ส่วนนี้จะเป็นความหนาชั้นแรกของผลิตภัณฑ์ และต้องคอยเฝ้าระวังน้ำดินให้เต็มเป็นช่วงๆ เมื่อได้ความหนาของผลิตภัณฑ์ตามความ ต้องการแล้ว ต้องค่อย ๆ เอียงเทน้ำดินออกจากนั้นก็คร่าวไว้ โดยมีของหมุนให้แบบพิมพ์ เอียงเล็กน้อยเพื่อให้มีอากาศถ่ายเทภายในพิมพ์น้ำดินที่เหลือจะได้ไหลออกอย่างหมดจด ทึ่งไว้ระยะหนึ่ง แล้วหงายพิมพ์ขึ้นตัดคืนส่วนเกินตรงขอบปากอุกและสังเกตคืนส่วน

ที่เหลือว่ามีการกดตัว แล้วร่อนตัวจึงแกะพิมพ์ออกจะได้ผลิตภัณฑ์ที่หล่อนนำไป ตัดปาก เก็บตะเข็บให้เรียบร้อยต่อไป

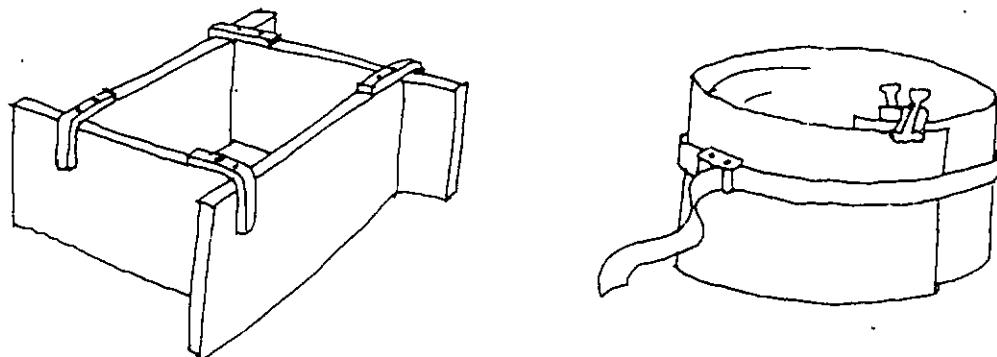
### การหล่อตัน (Solid Casting)

การหล่อตัน คือการหล่อน้ำดินในแบบพิมพ์ที่กำหนดความหนาของผลิตภัณฑ์ไว้ โดยการเทน้ำดินเข้าไปในแบบพิมพ์จนเต็มเมื่อน้ำดินยุบจะต้องแตกในให้เต็มเส้นของน้ำดินไม่เกิดการขุบตัวแห้งและแข็งขึ้นอยู่ในแบบพิมพ์โดยไม่มีการเทน้ำดินออกจากแบบพิมพ์ เมื่อดินแห้งแล้วแกะพิมพ์ออกแล้วนำผลิตภัณฑ์ที่ได้ไปตัดดินส่วนเกิน บุดแต่งใช้ฟองน้ำชุบน้ำมาดู เช็ดถูให้เรียบร้อยต่อไป

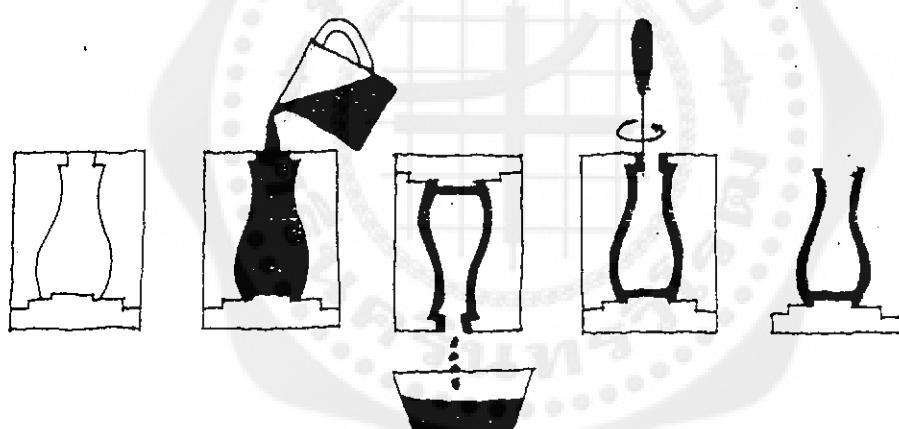
ผลิตภัณฑ์ที่ขึ้นรูปโดยวิธีการหล่อตันได้แก่ ภาชนะทรงแบน งาน ชาม皿 ตามด้วยหรือ พากหม้อวิถีกาแฟ หมากวน เป็นต้น

ถ้าเป็นการหล่อตันประเภทเครื่องสุขภัณฑ์ที่มีขนาดใหญ่จะใช้วิธีการเทน้ำดินแบบธรรมชาติทั่วไปเหมือนกับหล่อตันผลิตภัณฑ์ภาชนะงานชาม ไม่ได้เนื่องจากจะเกิดไฟร่องอากาศได้ง่ายจึงต้องใช้วิธีการหล่อโดยใช้แรงอัดข่วย (Pressure Casting) คือการใช้น้ำดินที่มีแรงดันเข้าไปในแบบพิมพ์ได้อย่างทั่วถึงโดยไม่มีไฟร่องอากาศเหลืออยู่ การหล่อตันส่วนมากจะมีปัญหารือไฟร่องอากาศที่เกิดขึ้นกับผลิตภัณฑ์ไม่ว่าเล็กหรือใหญ่ ดังนั้นจึงต้องทำรูระบายน้ำภายในแบบพิมพ์ด้วย

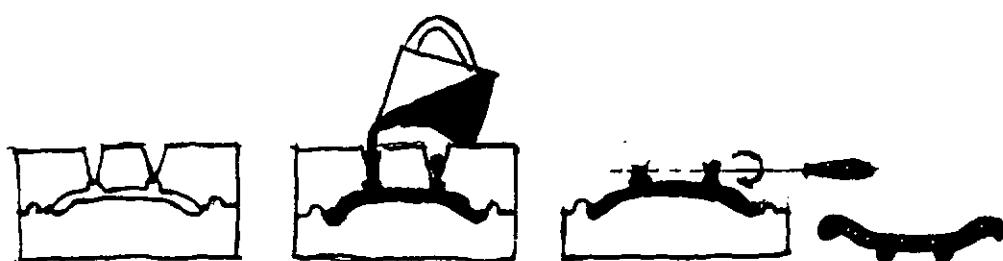
การขึ้นรูปผลิตภัณฑ์แบบหล่อตันนี้สามารถควบคุมรูปแบบ ขนาด ความหนา บาง ของผลิตภัณฑ์ได้ดีกว่าการหล่อคลุม



ที่ก้นแบบพิมพ์เทปูนปลาสเตอร์ชนิดแผ่นไม้  
และแผ่นสังกะสีอย่างบาง



การหล่อ拿出แบบหล่อออกกลาง



การหล่อ拿出แบบหล่อตัน

## เชิงอรรถท้ายบทที่ 5

<sup>1</sup> กรณี พันธุภาพร. เซรามิกส์เบื้องต้น. 2534. หน้า 59.

<sup>2</sup> กองบริการอุดสาหกรรม. เทคโนโลยีการผลิตผลิตภัณฑ์ Whiteware. ม.บ.ป.

หน้า 38.

<sup>3</sup> ปรีชา พิมพ์ขาวดำ. เซรามิกส์. 2537. หน้า 89.

<sup>4</sup> กรณี พันธุภาพร. เซรามิกส์เบื้องต้น. 2534. หน้า 77.

<sup>5</sup> ไฟจิตรา อิงค์ริวัตน์, ไพบูลย์ หล้านสมศรี และ กิติชัย ระมิงค์วงศ์. เอกสารประกอบการอบรมเชิงปฏิวัติการเกี่ยวกับเทคโนโลยีการทำพิมพ์ plasma เสริมรับผลิตภัณฑ์เครื่องปั้นดินเผา. 2539. หน้า 14.

## บทที่ 6

### การตอกแต่งผลิตภัณฑ์เซรามิกส์

ในปัจจุบันมีความเจริญก้าวหน้าทางเทคโนโลยีการผลิตผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ที่ทันสมัยมาก มีการพัฒนาคุณภาพของเนื้อดินปั้นเคลือบ มีการใช้เทคโนโลยีสมัยใหม่ช่วยเสริมในการออกแบบผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ทางด้านรูปร่าง รูปทรง สีสัน ความงาม ขนาดสัดส่วนที่เหมาะสมสมต่อผลิตภัณฑ์ที่ผลิตโดยเฉพาะผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ที่สนองประโภชน์ใช้สอยในครัวเรือน เพื่อการตอกแต่งทางสถาปัตยกรรม และเพื่อคุณค่าทางศิลปะแล้ว การตอกแต่งผลิตภัณฑ์เซรามิกส์นั้นบว่ามีส่วนสำคัญอย่างมากที่จะทำให้ผลิตภัณฑ์เซรามิกส์เหล่านี้มีความสวยงาม น่าใช้สอย ได้รับความสนใจและสังที่สำคัญสามารถเพิ่มคุณค่าขึ้นให้กับผลิตภัณฑ์ได้

การตอกแต่งผลิตภัณฑ์เซรามิกส์หรือการตอกแต่งเครื่องปั้นดินเผาได้ทำกันมานานแล้วตั้งแต่สมัยโบราณ โดยสามารถตอกแต่งผลิตภัณฑ์ได้อย่างสวยงามมีคุณค่า และเป็นเอกลักษณ์ในแต่ละยุคสมัย ถึงแม้ว่าเครื่องมือ เทคนิค วิธีการยังไม่เจริญก้าวหน้าก็ตาม

อย่างไรก็ตาม ปัจจุบันได้มีการศึกษาค้นคว้าทดลองในด้านวัสดุ เทคโนโลยีที่เกี่ยวข้องอันที่จะเสริมเทคนิคการตอกแต่งให้หลากหลายและเหมาะสมกับผลิตภัณฑ์แต่ละประเภทด้วยโดยมีความคิดสร้างสรรค์เสริมแต่งให้ผลิตภัณฑ์เพิ่มคุณค่าทางด้านความงาม โดยมีวิธีการตอกแต่งผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ตั้งแต่ในอดีตที่ยังเป็นวิธีการที่นิยมใช้กันมาจนถึงปัจจุบันซึ่งสามารถแบ่งตามสภาวะต่าง ๆ ของเนื้อดินปั้นและสภาวะต่าง ๆ ของผลิตภัณฑ์ที่เป็นอยู่

#### การตอกแต่งในขณะเป็นเนื้อดินปั้น

เป็นการตอกแต่งในขั้นตอนของการเตรียมดินก่อนที่จะนำมาขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ โดยที่เนื้อดินปั้นที่จะนำไปขึ้นรูปผลิตภัณฑ์นั้นมี 3 ลักษณะด้วยกันคือ น้ำดิน หรือน้ำ

สลิป เนื้อดิน และดินผง ซึ่งการตอกแต่งในขั้นตอนการเตรียมดินนี้สามารถทำการตอกแต่งได้หลายลักษณะดังนี้

การตอกแต่งดิน คือการปรับปรุงเปลี่ยนแปลงดินให้ได้ตามความต้องการของเห็นอจากดินที่เกิดขึ้นตามธรรมชาติเพื่อความเหมาะสมก่อการนำไปใช้เป็นรูปผลิตภัณฑ์ที่ใช้เนื้อดินสี ตามแบบที่ต้องการ โดยมีเทคนิคการตอกแต่งที่ใช้สีสำเร็จรูป (Stain) ผสมลงในเนื้อดินหรือการเติมออกไซด์ที่เป็นสารให้เกิดสี ได้แก่  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  ให้สีน้ำตาล  $\text{CoO}$  ให้สีน้ำเงิน  $\text{MnO}_2$  ให้สีน้ำตาลอ่อนออกเทา  $\text{CuO}$  ให้สีเขียวเข้ม ๆ ฯลฯ

การใช้สีสำเร็จรูปหรือออกไซด์ที่เป็นสารให้สีผสมลงไว้ในน้ำสลิปเนื้อดิน อัตราส่วนไม่ควรเกินร้อยละ 10 โดยประมาณ เพราะสารบางตัว เช่น  $\text{MnO}_2$  ถ้าใช้เกินร้อยละ 7 จะทำให้เนื้อดินปั้นเกิดการหลอมและเป็นครุพองได้ เมื่อเผาจะทำให้ผลิตภัณฑ์เสียหายได้ และ  $\text{CoO}$  เป็นสารที่ให้สีรุนแรงมากไม่ควรใช้เกินร้อยละ 3 โดยประมาณ แล้วก็เป็นสารที่มีราคาแพง อย่างไรก็ตามการผสมสารให้สีเหล่านี้ควรจะได้มีการทดลองกับส่วนผสมของเนื้อดินที่จะใช้ก่อน เพราะมีผลต่อการทนความร้อน การหดตัว การบิดเบี้ยว รวมถึงเรื่องของสีที่เกิดกับเนื้อดิน เช่น สีเข้ม ขาว ด้วยเช่นกัน ดังนั้นจึงมีความจำเป็นที่จะต้องทดสอบเพื่อหาร้อยละของสารให้สีที่เหมาะสมกับเนื้อดินปั้นที่นำมาใช้ และการใช้สีสำเร็จรูปหรือสารให้สีที่ผสมลงในน้ำดิน เนื้อดินแล้วจะต้องทำการบดให้ละเอียด แล้วนำไปกรองเพื่อให้สารให้สีเข้ากับดินได้อย่างดี เพราะไม่เช่นนั้นจะเกิดตำหนิเป็นครุพองก้อนในเนื้อผลิตภัณฑ์ได้ นอกจากนี้ยังสามารถนำเนื้อดินสีที่ขึ้นรูปเป็นผลิตภัณฑ์แล้วและผ่านการเผาดิบที่อุณหภูมิประมาณ 600 - 800 องศาเซลเซียสที่มีตำแหน่งหรือเกิดการเสียหายขึ้นมาทุบบดหยาบบดละเอียดนำมาผ่านตะแกรงร่อนตามขนาดที่ต้องการจะได้ดินเชื้อที่มีสีนำไปผสมลงในเนื้อดินปั้นที่มีสีขาวนำไปปนกับดินให้เข้ากันแล้วนำไปขึ้นรูปเป็นผลิตภัณฑ์จะได้พื้นผิวของผลิตภัณฑ์ที่มีจุดสีในพื้นสีขาว ซึ่งเป็นวิธีการหนึ่งในการตอกแต่งพื้นผิวของผลิตภัณฑ์ให้มีความสวยงามได้เช่นกัน

## การตกแต่งข้อดีขึ้นรูปโดยวิธีการหล่อน้ำดิน

การตกแต่งวิธีนี้โดยการใช้น้ำดินสีที่มีการผ่านการทดลองแล้ว เช่น ตัวอย่างการใช้น้ำดินเป็นปอร์สเลนไฟต์้าใช้วิธีการขึ้นรูปด้วยการหล่อโดยใช้วัสดุคุณภาพดีที่สุด เช่น ผลไม้ดั้งนี้<sup>1</sup>

ดินขาวลำปาง	ร้อยละ 27.0
ดินขาวะนอง	ร้อยละ 11.0
ดินเหนียวแม่ท่าน	ร้อยละ 7.8
หินฟันม้าราชบุรี	ร้อยละ 30.4
หินเจี้ยวหานุมาณจันทบุรี	ร้อยละ 21.8
โคลโโลไม้คากญจนบุรี	ร้อยละ 2.0
โซเดียมซิลิกา	ร้อยละ 0.3

นำไปผสมกับสารให้สีสามชนิดได้แก่ โคบอลท์ออกไซด์ ( $\text{CoO}$ ), เหล็กออกไซด์ ( $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ) และแมงกานีสไดออกไซด์ ( $\text{MnO}_2$ ) โดยการวางแผนการให้สีทั้ง 3 ชนิดไว้ตรงมุมทั้ง 3 ของสูตรແພນກາพไตรคุลยภัณฑ์ (คือรูปสามเหลี่ยมค้านเท่า) โดยมีส่วนผสมของสารให้สีทั้ง 3 ชนิดได้ 36 จด หรือ 36 สูตร ส่วนผสมแต่ละสูตรส่วนผสมจะรวมกันมีน้ำหนัก 10 กรัม นำสารให้สีแต่ละสูตรส่วนผสมนำไปผสมกับน้ำดินปอร์สเลนไฟต์้าที่มีปริมาตร 10 ซีซี คือการใช้สารให้สีร้อยละ 10 ในสูตรส่วนผสมของน้ำดินสีของน้ำดินปอร์สเลนไฟต์้าโดยให้มีความถ่วงจำเพาะของน้ำดินสีเท่ากับ 1.7 แล้วนำไปเผาในอุณหภูมิ 1,225 องศาเซลเซียสในบรรยายการ Oxidation และ Reduction ผลที่ได้จากการทดลองเช่นตัวอย่างของการทดลองทุกดูที่ 22<sup>2</sup> โดยมีอัตราส่วนผสมของสารให้สีคือ มี  $\text{CoO} = 2$ ,  $\text{Fe}_2\text{O}_3 = 7$ , และ  $\text{MnO}_2 = 1$  เพาในบรรยายการ Oxidation สีที่ได้คือ Dark Raw Umber แต่เผาในบรรยายการ Reduction สีที่ได้คือ Dark Burnt Umber

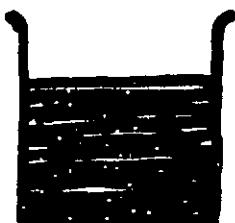
สีที่ได้จากการทดลองครั้งนี้ทุกชุดของสูตรส่วนผสมจะมีสีเข้มมากจึงมีความเหมาะสมที่จะทำเป็นแม่สีเพื่อใช้ในการตกแต่งแบบการใช้สีเอกรงค์<sup>3</sup> (Monochrome) โดยมีการแบ่งระดับสีดังนี้<sup>4</sup>

- ระดับสีอ่อนที่สุด (High Light Value)
- ระดับสีอ่อนมาก (Light Value)
- ระดับสีอ่อน (Low Light Value)
- ระดับสีกลาง (Half Tone)
- ระดับสีแก่ (High Dark)
- ระดับสีแก่นมาก (Dark)
- ระดับสีแก่ที่สุด (Low Dark)

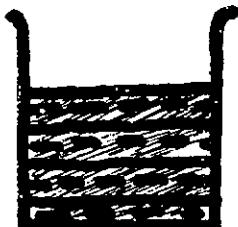
วิธีการตกแต่งขั้นรูปโดยวิธีการหล่อน้ำดิน โดยการใช้สูตรส่วนผสมที่ 22 เพาในบรรยายกาศ Oxidation สีที่ได้คือ Dark Raw Umber นำไปเป็นแมสีเพื่อการตกแต่ง แบบการใช้สีเอกสารงค์ โดยวิธีการนำแมสีมาทำให้เจือจางลงในแต่ละระดับด้วยการผสมน้ำดิน หรือสลิปสีขาวที่เป็นเนื้อปอร์ถะเลนไฟต์ซานิดเดียวกัน มาผสมเพิ่มเข้าไปตามอัตราส่วนจำนวนปริมาณมากน้อยขึ้นอยู่กับความต้องการจะใช้สีแก่หรือสีทึบในการตกแต่ง

ตัวอย่างการตกแต่งขั้นรูปโดยวิธีการหล่อน้ำดินสีแบบเอกสารงค์ โดยใช้สี Dark Raw Umber เป็นแมสีแล้วนำมาผสมกับสลิปขาวให้ได้ระดับสีดังนี้ คือ High Dark Raw Umber, Half Tone Raw Umber, Low Light Value Raw Umber และ Light Valve Raw Umber โดยมีระดับสีที่อ่อนลงมาอีก 4 ระดับ โดยมีปริมาณที่พอเหมาะกับการนำไปใช้หล่อขั้นรูปงานโซว์ที่มีขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 45 เซนติเมตร มีความหนา 1.5 เซนติเมตร ซึ่งเป็นการหล่อน้ำดินแบบหล่อตัน มีเทคนิควิธีการตกแต่งลวดลายของสีน้ำดินในขั้นรูปโดยวิธีการหล่อน้ำดินนี้

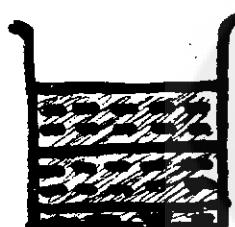
**ขั้นตอนที่ 1 เตรียมน้ำดินสีที่มีระดับสีต่าง ๆ ไว้ในภาชนะไว้**



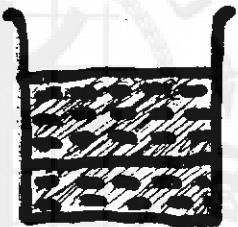
สี Dark Raw Umber



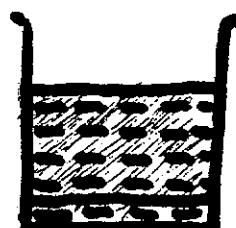
สี High Dark Raw Umber



สี Half Tone Raw Umber



สี Low Light Value Raw Umber

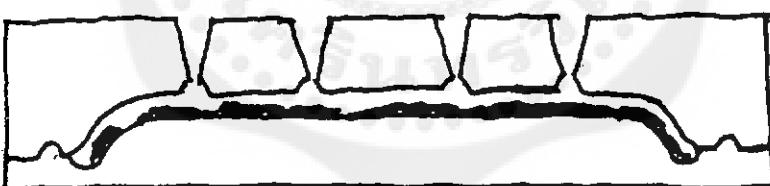


สี Light Value Raw Umber

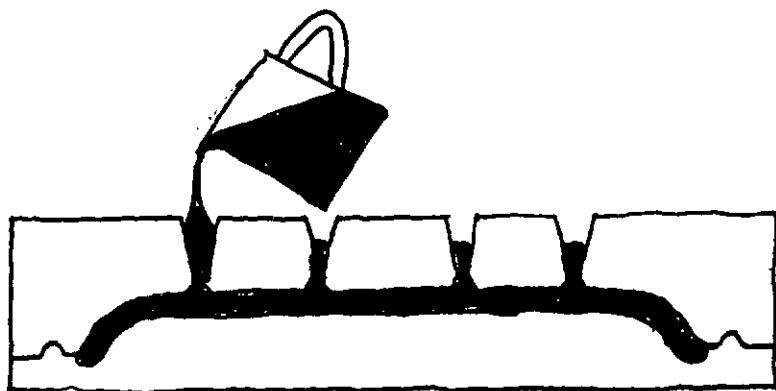
**ขั้นตอนที่ 2 นำแบบพิมพ์งาน โชว์มาทำความสะอาดให้เรียบร้อยแล้วเตรียมตกแต่งด้วยน้ำดินสีแบบเอกสารก็**



- ใช้น้ำดินสีราดลงบนพิมพ์งานด้านหน้าให้ได้ตามรูปแบบที่ต้องการ ใช้น้ำดินสีที่มีระดับสีแตกต่างกัน



- เมื่อตกแต่งด้วยน้ำดินสีที่มีระดับสีแตกต่างกันเสร็จเรียบร้อยแล้วก็ทำการประกอบพิมพ์งาน โชว์ด้านหลังเสร็จแล้วใช้ยางยืดรัดพิมพ์ปุนให้แน่น



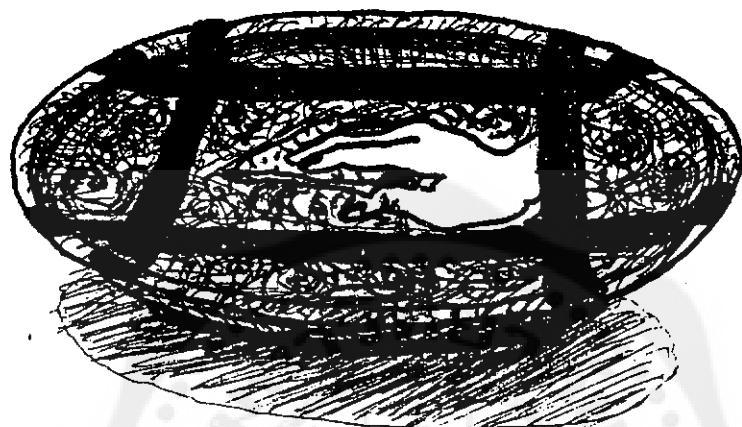
3. เทน้ำดินที่ใช้เป็นสีพื้นของงาน ใช้ว่าให้เต็ม ถ้านำน้ำดินลดลงก็ต้องเติม ไปเรื่อย ๆ จน  
น้ำดินแห้งจะเป็น



4. ถอดคอมพิมพ์งาน ใช้ว่าด้านหลังออก แล้วทำการตัดแต่งฐานงานให้เรียบร้อย



5. เมื่อแต่งฐานงาน ใช้ว่าเรียบร้อยแล้วปล่อยให้ดินแห้งแล้ว ถอดผลิตภัณฑ์ออก  
จากแบบพิมพ์



6. เมื่อผลิตภัณฑ์แห้งสนิทคือแล้วก็ใช้แผ่นสก็อตไนท์ที่แห้งขัดตกแต่งตัวผลิตภัณฑ์ให้เรียบร้อยแล้วนำไปเผาตามอุณหภูมิที่กำหนดโดยไม่มีการเคลือบหรือจะใช้เคลือบใส่เคลือบทับก็ได้ ขึ้นอยู่กับความต้องการเพราะความสวยงามของตัวผลิตภัณฑ์จะมีความแตกต่างกันให้ด้านความรู้สึก

การตกแต่งขยะขึ้นรูปโดยวิธีการหล่อสำนักน้ำดินนี้ไม่จำเป็นต้องใช้สีแบบเอกสารค์กี ได้ อาจจะใช้สีตรังกันข้ามกับสีอื่นอยู่กับความเหมาะสม การตกแต่งลวดลายต่าง ๆ โดยใช้น้ำดินสีราด เท ลงไปที่เป็นส่วนด้านในของแบบพิมพ์หล่อ glor หรือแบบพิมพ์หล่อตันกีได้ เช่น กัน เมื่อราด เท น้ำดินสีลงในแบบพิมพ์ เมื่อดินแห้งแล้วสักเล็กน้อย ก็สามารถตัดแต่งคืนในแบบพิมพ์ให้ได้รูปแบบตามความต้องการ แล้วแกะลอกดินส่วนที่ไม่ต้องการออกแล้วทรายน้ำดินสีใหม่เข้าแทนที่ตามความต้องการ และเทคนิควิธีการตกแต่งแบบนี้ก็สามารถใช้กับน้ำเคลือบต่างสีกันราดเทลงภายในเบ้าพิมพ์ปูนปลาสเตอร์ ให้เกิดลวดลายต่าง ๆ ตามความต้องการแล้วประกนพิมพ์เทน้ำดินเข้าในแบบพิมพ์หล่อ glor แบบพิมพ์หล่อตันกีได้ เมื่อนำไปเผาตามอุณหภูมิที่กำหนดลวดลายส่วนที่ตกแต่ง ด้วยน้ำเคลือบนี้จะหลอมลึกเข้าไปในเนื้อดินหล่อตามความหนาของเคลือบที่ใช้ตกแต่ง พลิตกัณฑ์ที่ใช้วิธีการตกแต่งแบบนี้ยังไม่มีใครทำพร้อมขาย โดยอาจจะนำเทคนิควิธีการอันนี้ไปใช้กับผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมแบบหัตถศิลป์ก็ได้

#### การตกแต่งขยะขึ้นรูปในขณะที่ดินยังคงนิ่มอยู่

เป็นการตกแต่งในขั้นตอนของการปั้นขึ้นรูปที่ใช้ดินนิ่ม โดยมีเทคนิควิธีการทำกันมาแต่ในอดีต โดยมีวิธีการที่สำคัญได้แก่

**การเปลี่ยนรูปทรง** เป็นการตกแต่งด้วยการดันดินออก กดดินเข้า บีบดิน ฉีกดิน ตัดดิน เพื่อเป็นการเปลี่ยนแปลงรูปทรงให้เป็นลักษณะต่าง ๆ ตามความต้องการ ภายหลังจากการขึ้นรูปบนแป้งหูนุน วิธีการหล่อสำนักน้ำดิน หรือการขึ้นรูปด้วยมือ เช่น การเปลี่ยนรูปทรงของผลิตภัณฑ์ที่ขึ้นรูปบนแป้งหูนุนแล้วใช้นิ้วนีกดันดินส่วนบนให้เป็นทรงรีสามเหลี่ยม สี่เหลี่ยม ฯลฯ หรือมีการดันดินให้ปูนออกมานอกดินให้ยุบเข้าไปบริเวณส่วนล่างด้วยของผลิตภัณฑ์เพื่อให้ได้รูปทรงใหม่ตามความต้องการ



การตกแต่งค้วนน้ำคินสีขันจะชี้ให้รู้ว่าการหล่อรูปน้ำคิน  
ผลงานของสมศักดิ์ ชาลาวัณย์



การตกแต่งด้วยน้ำดินสีขามะเข็นรูปโโคียธีการหล่อน้ำดิน  
ผลงานของสมศักดิ์ ชาลาวัณย์

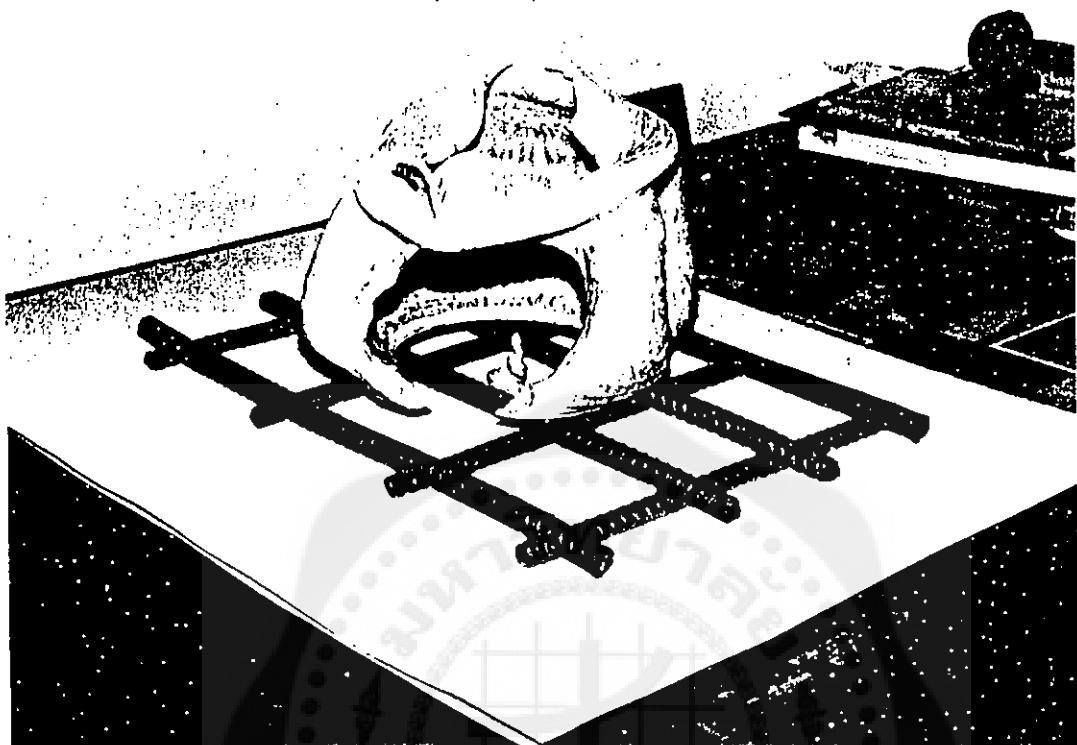


**Casting Porcelain Colored Bodies No. 1225 c**

No.	สีที่ต้องการ		อุณหภูมิ	เวลาเผา									
	ชั้น	ก้อน			ชั้น	ก้อน	ชั้น	ก้อน	ชั้น	ก้อน	ชั้น	ก้อน	
1	●	●	-	14.83	13	●	●	-	14.83	21	●	●	
2	●	●	-	14.83	14	●	●	-	14.83	22	●	●	
3	●	●	-	14.83	15	●	●	-	14.83	23	●	●	
4	●	●	-	14.83	16	●	●	-	14.83	24	●	●	
5	●	●	-	14.83	17	●	●	-	14.83	25	●	●	
6	●	●	-	14.83	18	●	●	-	14.83	26	●	●	
7	●	●	-	14.83	19	●	●	-	14.83	27	●	●	
8	●	●	-	14.83	20	●	●	-	14.83	28	●	●	
9	●	●	-	14.83	21	●	●	-	14.83	29	●	●	
10	●	●	-	14.83	22	●	●	-	14.83	30	●	●	
11	●	●	-	14.83	23	●	●	-	14.83	31	●	●	
12	●	●	-	14.83	24	●	●	-	14.83	32	●	●	

*Somphak Charalampang*

การทดลองสีในเนื้อดินปืนปอร์ซเลนไฟต่ำโดยใช้ออกไซด์ที่เป็นสารให้สี 3 ตัว คือ  
 $\text{CoO}$ ,  $\text{Fe}_3\text{O}_2$  และ  $\text{MnO}_2$  ตามสูตรแผนภาพไตรคุลัยภาค



การตกแต่งโดยวิธีการเปลี่ยนรูปทรงจากผลิตภัณฑ์ที่ขึ้นรูปบน

แบบหมุนให้เป็นรูปทรงของมุขย์ในอิริยาบถนั่งถ่ายทุกช'

ผลงานของสมศักดิ์ ชาลาวัณย์

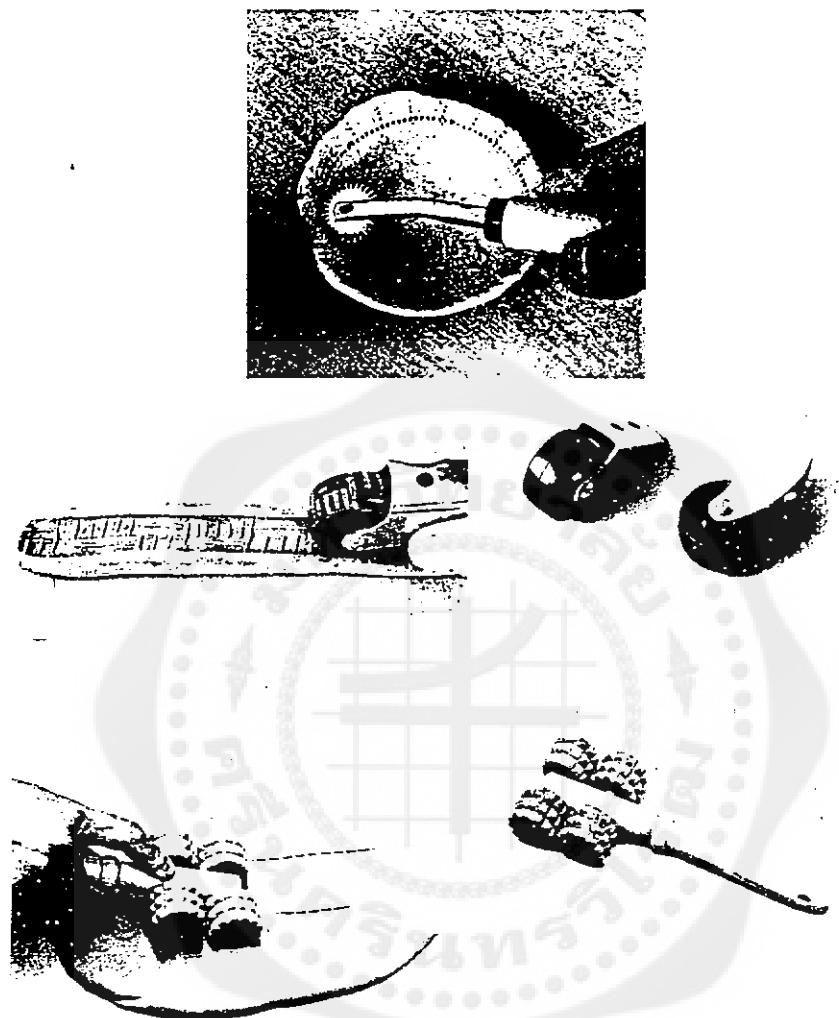
**การปั้นตกแต่งเพิ่มเติม** เป็นการตกแต่งภายนอกขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ โดยมีการปั้นตกแต่งเพิ่มเติมบนผิวผลิตภัณฑ์ เช่น การปั้นดอกไม้ใบไม้ ลวดลายต่าง ๆ หรือมีการปั้นต่างหาก การอัดดินในแบบพิมพ์แล้วนำไปเชื่อมประดิษฐ์ตามจุดต่าง ๆ ที่ได้ออกแบบไว้

**การกดประทับ ทาน** เป็นการตกแต่งที่ใช้วัสดุอุปกรณ์ที่มีในธรรมชาติและสิ่งของเครื่องใช้ต่าง ๆ ที่มีพื้นผิวเรียบ มีล่องรอยสวยงาม โดยนำมากดประทับ ทาน ลงบนพื้นผิวผลิตภัณฑ์ที่ยังนิ่มอยู่ เช่น ใช้เปลือกต้นไม้ ผลมะกรูด เปลือกหอย หัว แปลง ปลาสติก ตะไบโลหะ ตลอดจนการแกะประดิษฐ์ลวดลายลงบนไม้บันคินเผา บนปุน ปลาสเตรอร์

วิธีการตกแต่งแบบนี้ทำกันมาแต่อดีตจนถึงปัจจุบัน

**การใช้ลูกกลิ้ง** เป็นการตกแต่งที่คล้ายคลึงกับการกดประทับ แตกต่างกันที่การใช้ลูกกลิ้งจะมีลวดลายที่ต่อเนื่องกัน ซึ่งลูกกลิ้งสามารถประดิษฐ์ได้จากการกลิ้งไม้ที่มีขนาดเด่นผ่าศูนย์กลางประมาณ 1นิ้ว ถึง 3 นิ้ว ความหนา 0.5 นิ้ว ถึง 2.5 นิ้วโดยประมาณ เพราะขนาดของลูกกลิ้งต้องคำนึงถึงความพอดีเหมาะสมในการนำไปใช้แล้วก็แกะลวดลายของลูกกลิ้งตามความต้องการ หลังจากนั้นก็ทำการเจาะรูตรงชุดศูนย์กลางให้ได้ขนาดที่หลวงกว่าแกนเหล็กที่ยึดกับโครงที่ใช้ขับ ซึ่งลูกกลิ้งนี้สามารถทำได้จากดินเผา เช่นกัน โดยนิยมกลิ้งลงบนดินนิ่มเพื่อให้เกิดลวดลาย หรือนำไปกลิ้งตกแต่งบนส่วนบ่าของภาชนะที่มีสัมฐานากลุ่ม

**การทำพื้นผิวดินให้เป็นลวดลาย** คือการนำดินมาทابบนแบบที่เป็นวัสดุมีลวดลาย พื้นผิวที่สวยงาม เช่น เสื่อ กระสอบ กระดาษลูกฟูก ผิวเปลือกไม้ ใบไม้ ๆ ฯลฯ แล้วใช้ลูกกลิ้งคลึงดินให้เป็นแผ่นๆ ได้ความหนาบางตามความต้องการ แล้วปล่อยให้ดินมีความแข็งตัวเล็กน้อยจึงนำดินนี้มาตัดเป็นชิ้นต่อประกอบขึ้นให้เป็นรูปทรงของผลิตภัณฑ์ตามแบบที่ต้องการหรือมีการนำดินที่มีลวดลายเหล่านี้ไปตัดให้ได้ขนาดตามรูปแบบที่ต้องการแล้วนำไปประดิษฐ์บนพื้นผิวผลิตภัณฑ์ที่ขึ้นรูปแล้วก็ได้



จูกกติ้งแบบต่างๆ

**การอัดดินในแบบพิมพ์** เป็นการทำพิมพ์ปูนปลาสเตอร์ที่เป็นลักษณะพิมพ์อัดจากต้นแบบที่นำมาจากวัสดุริงในธรรมชาติ หรือสิ่งที่มนุษย์ประดิษฐ์ขึ้น เช่น ปลาสติก ไม้ เชือก เหล็ก เส้น ฯลฯ ตลอดจนการปั้นเป็นลวดลายอนุต่า นำมาเป็นต้นแบบก็ได้ เช่นกัน แล้วนำดินที่เป็นเนื้อเดียวกันกับที่ขึ้นรูปผลิตภัณฑ์เสร็จแล้วไปอัดในแบบพิมพ์ปูนปลาสเตอร์นั้น โดยแต่งด้านหลังดินที่นำไปอัดในแบบให้เรียบแล้วแกะดินจากแบบพิมพ์ออกมาไปเชื่อมปะติดลงบนพื้นผิวตัวผลิตภัณฑ์ วิธีการตกแต่งแบบนี้เป็นเทคนิคการตกแต่งผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ของบริษัท Wedge Wood ของอังกฤษที่มีชื่อเสียง โดยเป็นการตกแต่งด้วยลวดลายอนุต่าสีขาวบนพื้นสีฟ้า

**การขัดป่าวน เข้าลดลาย** เป็นการตกแต่งโดยใช้วัสดุที่เป็นของมีค่าน้ำไปบุกดึง เข้าลดลายลงบนพื้นผิวผลิตภัณฑ์ให้มีลวดลายตามความต้องการในขณะที่ดินยังนิ่มอยู่ก็สามารถกระทำได้ เช่น กันถึงแม้จะควบคุมรูปทรงของผลิตภัณฑ์ไม่ให้บุบหรือเสียรูปทรงยากก็ตามที่ แต่ต้องกระทำการตกแต่งด้วยวิธีการนี้อย่างระมัดระวัง และวิธีการนี้ใช้ได้ในขณะดินหมาดคุณภาพมีความเหนียวแน่นมากกว่า

**การตีดิน** เป็นการตกแต่งพื้นผิวผลิตภัณฑ์ ให้มีลวดลายด้วยการทำทุบตีด้วยเครื่องมือที่ทำจากไม้เนื้อhard มีหน้ากว้างพอประมาณแล้วแกะเข้าไปเป็นลวดลายตามความต้องการแล้วทำด้านที่ใช้สำมือจับสำหรับการใช้ทุบทีด้วย

โดยไม่นี้จะใช้ตีภายนอกส่วนภายนอกใช้หินดุสำหรับรองกระหุ้งด้านในเพื่อไม่ให้ผิวผลิตภัณฑ์เกิดการบอบช้ำลงขณะทำการตีดินให้เกิดลวดลาย

**การใช้น้ำดินซี** เป็นการตกแต่งด้วยวิธีการใช้น้ำดินสีนำมาทา เทราด ระบายน้ำดิน ลงบนพื้นผิวผลิตภัณฑ์ โดยน้ำดินสีนี้สามารถเตรียมได้จากการนำน้ำดินมาผสมกับสารให้สีที่เป็นสีสำเร็จรูป หรือที่อยู่ในรูปของ Oxide ต่าง ๆ เช่น ใช้เหล็กออกไซด์ ( $Fe_2O_3$ ) ร้อยละ 6-15 ให้สีน้ำตาล-น้ำตาลอ่อนคำ, โคบล็อตท์ออกไซด์ ( $CoO$ ) ร้อยละ 1-8

ให้สีน้ำเงิน-สีน้ำเงินเข้มออกค่า การตกแต่งด้วยวิธีการใช้น้ำดินสีน้ำครัวจะให้สีของน้ำดินแตกต่างจากสีของเนื้อผลิตภัณฑ์ แต่ส่วนมากที่เป็นที่นิยมทำกันบันพื้นผิวผลิตภัณฑ์ที่มีสีขาว, น้ำตาล

**การผสมน้ำดินสีจะต้องไม่มีขั้นจนเกินไปและจะต้องมีความเหนียวพอสมควรกับการยึดเกาะกับพื้นผิวผลิตภัณฑ์**

การใช้วัสดุชนน้ำดิน เป็นการตกแต่งด้วยการใช้วัสดุที่มาจากการอินทรีย์สาร โดยมีคุณสมบัติอุดซับน้ำได้ ไม่เกิดปฏิกิริยาภายนอกและการเผาไหม้ปานามาชูบัน้ำดินสีขาว หรือที่มีสีอื่นๆได้ เช่น ใช้เชือกฝ้าย หรือผ้าขนหนู นำไปตกแต่งบนตัวผลิตภัณฑ์ในขณะที่ทำการขึ้นรูปเสร็จใหม่ ๆ เมื่อผลิตภัณฑ์แห้งแล้วนำไปเผาวัสดุที่ใช้ชูบัน้ำดินจะถูกเผาไหม้เหลือแต่คันที่เคลือบไว้เป็นร่องรอยคล้ายของเชือกหรือผ้าขนหนู เป็นต้น

การใช้แป้งหมุน เป็นการตกแต่งในการที่ขึ้นรูปผลิตภัณฑ์บนแป้งหมุนโดยการใช้มือหรือเครื่องมือตกแต่งต่าง ๆ ทำให้พื้นผิวผลิตภัณฑ์เกิดริ้วรอยตามแรงเหวี่ยงของแป้งหมุน เช่น การตกแต่งส่วนบริเวณขอบปากกระถางต้นไม้ให้เกิดรอยหยักอย่างต่อเนื่องໄດ้แก่ กระถางที่ใช้ปูกลดันไม้ที่พับเห็นอยู่ทั่วไป เป็นต้น

#### **การต่อเติม เสริมแต่งส่วนต่าง ๆ ของผลิตภัณฑ์**

เป็นการตกแต่งผลิตภัณฑ์วิธีหนึ่งที่สามารถสร้างความสนิใจให้แก่ผู้พนเห็นโดยที่ผลิตภัณฑ์ต่าง ๆ ที่ออกแบบไว้เพื่อประโยชน์ใช้สอยจะมีคุณลักษณะเฉพาะอย่าง เช่น งานน้ำชาจะมีพวยกาอยู่อันเดียว แต่ถูกต่อเติมให้มีพวยกาเป็น 2 อัน เป็นต้น

การตกแต่งขวดน้ำนม เป็นการตกแต่งผลิตภัณฑ์ภายหลังจากการขึ้นรูปแล้ว ปล่อยทิ้งให้ดินหมวด คือดินที่มีความแข็งพอที่จะคงรูปทรงโดยไม่เสียรูปทรงขณะที่ทำการตกแต่งบนพื้นผิวผลิตภัณฑ์ได้ ซึ่งการตกแต่งในขณะที่ดินหมวดนี้ทำการตกแต่งได้หลายวิธีคือ

**การขีดข่วนเช่าลวดลาย** เป็นการตกแต่งลวดลายลงบนพื้นผิวผลิตภัณฑ์โดยใช้เครื่องมือปืนคึ่งลวดชุดหรือใช้วัสดุของมีคมต่าง ๆ เช่น เศษใบเลือยหักนำมาขูดขีดให้เป็นร่องลึกตามรูปแบบของลวดลายที่ต้องการเมื่อนำไปชุบเคลือบและเผาเผาแล้วจะคงร่องรอยที่ถูกขูดขีด หรือจะทำให้เห็นลวดลายที่เด่นชัดขึ้น

วิธีการตกแต่งด้วยวิธีการยันนีทำกันมาตั้งแต่ในอดีตสมัยสุโขทัย ที่ทำการตกแต่งภายในบริเวณถ้ำวิหารสังคโลกที่มีลวดลายแกะสลักพื้นที่หินทราย ในปัจจุบันทางภาคเหนือก็ยังนิยมใช้วิธีการตกแต่งแบบนี้ เช่น ผลิตภัณฑ์เครื่องเคลือบดินเผาแบบเซลาดอน (Celadon)

**การขัดผิว** เป็นการตกแต่งผลิตภัณฑ์โดยการนำวัสดุบางชนิดที่มีความแข็งและผิวเรียบ เช่น ก้อนหิน, กรวด หรือกระดูกสัตว์ มาขัดผิวผลิตภัณฑ์ที่มีเนื้อดินอุด្ដในสภาพดินหมาดมากพอสมควร ซึ่งเมื่อทำการขัดแล้วผิวผลิตภัณฑ์จะเกิดความมันเรียบ

ดังเช่นการทำม่อน้ำดิน ที่ข่านก่อนหางคง จังหวัดเชียงใหม่ ที่ทำผิวด้วยน้ำดินข้นสีน้ำตาลแดง และขัดผิวมัน ทั้งนี้เพื่อทำให้ผิวผลิตภัณฑ์เรียบเน่าจะได้ชื่นมอกชา ทั้งยังเป็นการตกแต่งเพื่อให้เกิดความสวยงามด้วย

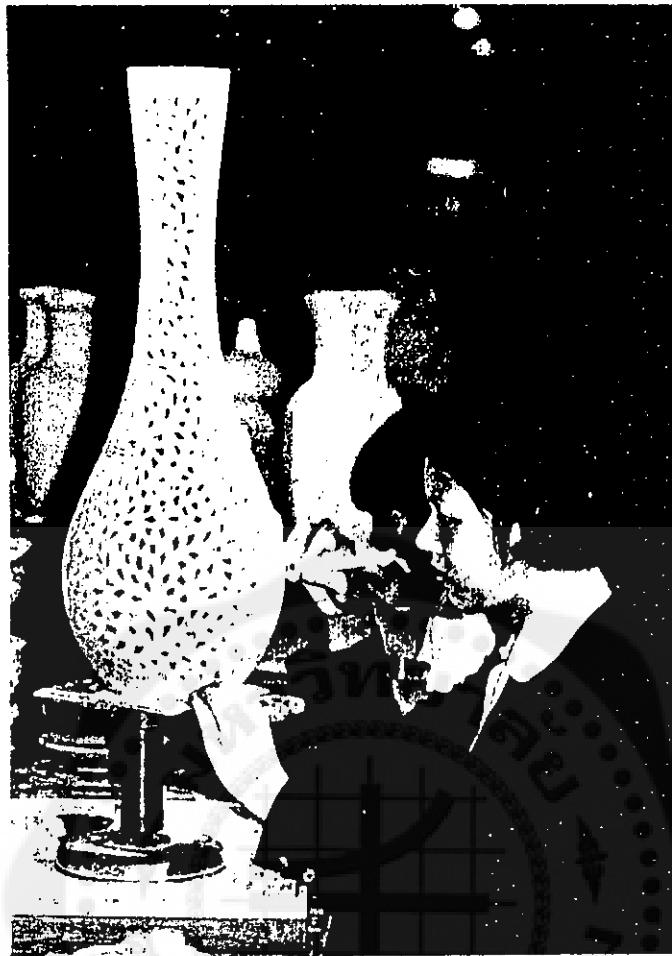
**การเจาะฉลุ** เป็นการตกแต่งผลิตภัณฑ์วิธีการหนึ่ง ที่ใช้วัสดุที่เป็นเครื่องมือจะต้องเป็นของที่มีคมและเรียวบาง มีความแข็ง นำไปเจาะฉลุหรือตัดเนื้อผลิตภัณฑ์ให้ทะลุเป็นช่องลวดลายแบบโปรดัก โดยเนื้อผลิตภัณฑ์จะต้องมีความหนานางใกล้เคียงกัน ส่วนมากจะนิยมน้ำผลิตภัณฑ์ที่เข็นรูปคัววิธีการหล่อตัวดินไปตกแต่งคัววิธีการนี้ เช่น ผลิตภัณฑ์ประเภทโคมไฟ ตะเกียงหรือของตกแต่งบางประเภท

**การขูดร่องลึกฝังคินสี** เป็นวิธีการตกแต่งที่มีชื่อเรียกเฉพาะว่า Inlay หรือ Mishima ซึ่งเป็นชื่อของญี่ปุ่น โดยได้รับอิทธิพลมาจากเทคนิคการตกแต่งของเกาหลี เป็นวิธีการตกแต่งที่คล้ายคลึงกับการขีดข่วนเช่าลวดลาย แต่วิธีการนี้จะทำขูดแกะบน



การทดสอบด้วยการบีบขวนเข้าด้วย

ผลงานของสมศักดิ์ ชลาวัณย์



การตกลงด้วยการเจาะนลูเพื่อที่จะนำผลิตภัณฑ์ขึ้นน้ำทำเป็นโคมไฟ

พื้นผิวผลิตภัณฑ์ที่มีร่องลึกมากกว่าเพื่อที่จะทำการอัดฝังคินสีลงไป เมื่ออัดฝังคินสีลงบนพื้นผิวผลิตภัณฑ์เสร็จเรียบร้อยแล้ว ต้องปล่อยผลิตภัณฑ์นี้ให้แห้งสนิท และทำการขัดแต่งพื้นผิวผลิตภัณฑ์ส่วนเกินจากการอัดฝังคินสีให้เรียบท่ากับตัวพื้นผิวผลิตภัณฑ์เดิม โดยวิธีการใช้สกือตไบร์ที่แห้งนำไปขัดแต่งให้เรียบร้อย

ซึ่งการตกแต่งด้วยวิธีการนี้จะต้องขัดฝังคินสีต่างจากสีของพื้นผิวผลิตภัณฑ์ จึงจะได้ลวดลายที่เป็นคินสีฝังอยู่บนพื้นผิวผลิตภัณฑ์

การขุดน้ำคินสี เป็นการตกแต่งโดยใช้น้ำคินสีที่มีสีต่างจากสีของเนื้อผลิตภัณฑ์ มาทาทับบนพื้นผิวผลิตภัณฑ์แล้วปล่อยทิ้งไว้ให้แห้ง หลังจากนั้นนำมาตรฐานขิดให้เป็นลวดลายที่ลึกลงไปจนถึงเนื้อผลิตภัณฑ์จะทำให้เห็นลวดลายเป็นสีของเนื้อดิน โดยมีพื้นเป็นสีของน้ำคินที่ทาทับดังเช่น ผลิตภัณฑ์อย่างมังกรของจังหวัดราชบุรี ที่ใช้น้ำคินสีขาวทาและป้ายเป็นรูปมังกรบนพื้นผิวโถงที่ออกสีน้ำตาล แล้วขุดขิดเป็นร่องลึกเน้นลวดลายบนตัวมังกร เป็นต้น

การทำ เจียน ราดด้วยน้ำคินสี เป็นวิธีการตกแต่งที่ใช้น้ำคินสีต่าง ๆ มาทาเจียน หรือราดลงบนผลิตภัณฑ์เพื่อให้เกิดเป็นลวดลายต่าง ๆ ตามความต้องการ โดยน้ำคินสีจะต้องมีสีที่แตกต่างจากสีของผลิตภัณฑ์ ซึ่งน้ำคินสีจะต้องไม่ขันจนเกินไป เพราะเวลาใช้น้ำคินสีทาทับกันหลายครั้งจะทำให้เนื้อดินสีส่วนนี้จะหานามาก ทำให้ร่อนหลุดได้ยิ่งน้ำคินสีน้ำตาลอ่อนจะใช้ดินอุกรังนานาบดอยผสมกับน้ำในอัตราส่วนที่พอเหมาะสมแล้วนำไปผ่านตะแกรง กีสารารอนนำไปใช้ได้ เช่นกัน การตกแต่งแบบนี้เป็นวิธีการที่ทำกันมาตั้งแต่สมัยก่อนประวัติศาสตร์ เช่น เครื่องปั้นดินเผาบ้านเรียง

### การตกแต่งในขณะดินแห้ง

การตกแต่งผลิตภัณฑ์ในขณะที่ดินแห้งสามารถตกแต่งได้หลายวิธีการ โดยตกแต่งได้เช่นเดียวกันกับในขณะดินหมาด เช่น การทา เจียน ราดด้วยน้ำคินสีการขุดดิน

สี และการเจาะฉลุ แต่ทั้งนี้ต้องทำการตกแต่งด้วยความระมัดระวังมาก เพราะเนื้อดิน เมื่อแห้งจะมีความแข็ง แต่ประจำ ถ้าถูกน้ำมากสามารถยุบได้ วิธีการตกแต่งจะดิน แห้งที่เพิ่มขึ้นจากวิธีการอื่น ได้แก่

การใช้ปู๊ฟกันน้ำเคลือบ เป็นวิธีการตกแต่งที่ใช้ปู๊ฟ พาราฟินมาละลายด้วยความร้อนแล้วนำมาตกแต่งบนพื้นผิวผลิตภัณฑ์ด้วยการเจียนลายด้วยพู่กัน การใช้ภาชนะตัก เทราดหรือถ้วยเป็น漉漉ลายที่ต้องการ ซึ่งปู๊ฟ หรือพาราฟินนี้จะยึดเกาะบนผิวผลิตภัณฑ์ เมื่อนำไปชุบ ทา หรือพ่น ด้วยน้ำดินสีหรือน้ำเคลือบ ส่วนที่เป็นปู๊ฟจะไม่ถูกซึมน้ำ ดินสีหรือน้ำเคลือบ เมื่อนำไปเผาเคลือบส่วนที่เจียน เทราด หรือถ้วยด้วยปู๊ฟส่วนนี้จะไม่มีน้ำเคลือบทิดเห็นแต่สีของเนื้อผลิตภัณฑ์

นอกจากนี้ยังสามารถเจียน漉漉ลายด้วยน้ำดินสี สีใต้เคลือบ น้ำเคลือบก่อนนำไปทาปู๊ฟทับ หรือเมื่อชุบน้ำเคลือบแล้วก็สามารถทำปู๊ฟได้เข่นกัน แต่ทั้งนี้ต้องใช้การย่างน้ำเจียนทับแทนเพื่อปูองกันน้ำเคลือบร้อนหลุด<sup>8</sup>

การเจียนสีใต้เคลือบ เป็นวิธีการตกแต่ง漉漉ลายโดยการใช้สีสำรองรูป (Stain) หรือสารให้สีที่อยู่ในรูปของอ็อกไซด์ เช่น CoO, Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, CuO นำมาเจียนหรือทาลงบนผลิตภัณฑ์ให้เกิดเป็น漉漉ลายตามความต้องการ การเจียนสีใต้เคลือบนี้สามารถทำได้ในช่วงคืนแห้งและภายหลังจากการเผาดินแล้ว แต่การเจียนสีใต้เคลือบลงบนผลิตภัณฑ์ตอนที่เป็นคินแห้งจะหูดห่ามมากกว่า เพราะในขณะที่เจียนสีลงบนเนื้อดินแห้งมันจะทำการคุกคามและสีไว้อ่ายดีดันแน่น เวลานำไปชุบเคลือบหรือพ่นเคลือบใส สีใต้เคลือบที่เจียนไว้จะไม่หลุดร่อน ข้อควรระวังในการใช้สีใต้เคลือบคือ ไม่ควรเจียนโดยใช้สีหนามากจนเกินไป เพราะมักจะเกิดสีกะเทาะร่อนออกจากพื้นผิวผลิตภัณฑ์ที่เจียนไว้

และการใช้สารให้สีที่อยู่ในรูปอ็อกไซด์ของโลหะต่าง ๆ อาจมีการเปลี่ยนแปลงของสีการให้ลักษณะของสารให้สีหรืออ็อกไซด์บางตัวทำปฏิกิริยากันเคลือบใส เพราะ



การตกแต่งโดยการเขียนสีให้เคลื่อนลงบนผลิตภัณฑ์ภาชนะสามขา

บรรยายการเผาอุณหภูมิที่ใช้สารบางชนิดในส่วนผสมของเคลือบทำปฏิกิริยากับออกไซด์ของโลหะทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงของสีที่เขียนไป

คั่งนัน โรงอุตสาหกรรม ที่ผลิตผลิตภัณฑ์ประเภทใช้การตกแต่งแบบการใช้สีได้เคลือบจะใช้สีสำเร็จรูป (Stain) แทนสารให้สีที่อยู่ในรูปของออกไซด์ของโลหะเพื่อควบคุมภาพสีจะคงที่ และสามารถควบคุมคุณภาพของสีที่เขียนได้ง่ายกว่า

**การชุบเคลือบ** ถือว่าเป็นวิธีการตกแต่งแบบหนึ่งที่ต้องทำด้วยความระมัดระวัง เพราะการชุบเคลือบในขณะเดินแห้งจะเกิดการเสียหายได้ง่าย วิธีการชุบเคลือบจะต้องทำการชุบอย่างรวดเร็วโดยไม่มีน้ำเคลือบขังค้างอยู่ในผลิตภัณฑ์ เพื่อบีบองกันเนื้อคินคุดซับน้ำไวมากจะทำให้ผลิตภัณฑ์แตกง่ายได้

การชุบเคลือบในช่วงเดินแห้งนี้เป็นที่นิยมทำกันในระบบอุตสาหกรรม เพราะถือว่าเป็นการลดต้นทุนการผลิต เพราะไม่ต้องผ่านการเผาดิบ ส่วนถ้าเป็นผลิตภัณฑ์ที่มีขนาดใหญ่ เช่น เครื่องสุขภัณฑ์ต่างๆ จะใช้วิธีการพ่น เคลือบแทนชุบเคลือบ

การตกแต่งภายหลังการเผาดิบ การตกแต่งผลิตภัณฑ์หลังจากการเผาดิบแล้วนั้น การตกแต่งในสภาวะนี้มีข้อจำกัดอยู่แต่ในส่วนของการตกแต่งด้วยสีน้ำเคลือบ เป็นส่วนใหญ่ เช่น การชุบเคลือบสีขาวแล้วเปลี่ยนลายด้วยสารให้สีที่อยู่ในรูปของออกไซด์ของโลหะต่างๆ เช่น  $\text{CoO}$ ,  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ,  $\text{CuO}$  โดยนำออกไซด์เหล่านี้ผสมกับน้ำและกลีเซอรีน หรืออาจจะใช้น้ำเคลือบต่างสีเขียนลายทับก็ได้เช่นกัน

วิธีการใช้เคลือบตกแต่งผลิตภัณฑ์ที่ผ่านการเผาดิบแล้วนั้นมีเทคนิคการใช้น้ำเคลือบตกแต่งพอสังเขปดังนี้

- การใช้มีคทรารายผสมในเคลือบ
- การราด สดัด เคลือบสีอื่นทับบนสีพื้น
- การพ่นละอองเคลือบสีขาวทับบนสีเข้ม

- การชูนเคลือบทับกันสองสีทำให้เกิดสีที่สาม
- การใช้เคลือบเฉพาะ เช่น เคลือบพลาสติก, เคลือบด้าน, เคลือมน้ำ, เคลือบран,
- เคลือบเกลือ, เคลือบขี้เต้าไอล
- การชูนเคลือบเสริจแล้วใช้ฟองน้ำจุ่มน้ำให้หมวดแล้วเช็คเคลือบของบางส่วน
- การชูนเคลือบสีพื้นเสริจแล้วใช้ฟองน้ำที่แแกะเป็นลวดลายร่องลึกนำไปจุ่มน้ำ
- เคลือบต่างสีแล้วนำไปปอกประทับบนเคลือบสีพื้น
- การชูนเคลือบเสริจแล้ว ชุดเป็นลวดลายให้เห็นเนื้อผลิตภัณฑ์ ฯลฯ

การตกแต่งผลิตภัณฑ์ภายในหลังการเผาดิบแล้วสามารถเลือกวิธีการตกแต่งบางวิธี การจากดินหมวดและดินแห้ง เช่นการเบียน ทา ราด สลัดด้วยน้ำดินสี แต่ทั้งนี้น้ำดินสีจะต้องไม่เข้มมากจนเกินไปและต้องมีการหดตัวที่ต่ำสามารถหดตัวได้ใกล้เคียงกับผลิตภัณฑ์ที่ผ่านการเผาดิบแล้ว นอกจากนี้ยังมีวิธีการการเบียนสีให้เคลือบ การใช้ขี้ผึ้ง การติดรูปถ่ายให้เคลือบตลอดจนการใส่เศษแก้วลงในผลิตภัณฑ์ที่มีแผ่นหุ้มรองรับ การหลอมของเนื้อแก้ว เป็นต้น

การตกแต่งภายในหลังจากการเผาเคลือบ การตกแต่งผลิตภัณฑ์ภายในหลังจากการเผาเคลือบแล้วส่วนใหญ่จะเป็นการตกแต่งด้วยการใช้สีบนเคลือบด้วยเทคนิควิธีการต่าง ๆ หลังจากการตกแต่งเสริจแล้วจะต้องนำไปเผาสีบนเคลือบอีกรั้งหนึ่งเพื่อให้สีบนเคลือบเกิดการหลอมละลายติดกับพื้นผิวของเนื้อเคลือบ โดยใช้อุณหภูมิประมาณ 700 - 900 องศาเซลเซียส

การตกแต่งผลิตภัณฑ์โดยการใช้สีบนเคลือบส่วนใหญ่จะนำไปใช้กับผลิตภัณฑ์ อุตสาหกรรมเคมีภัณฑ์ เช่น ก๊าซบูตาน สารเคมี ยา อาหาร ชุดเครื่องครัว ชุดอาหาร ชุดกาแฟ หรือผลิตภัณฑ์ตกแต่งสถาปัตยกรรม เช่น กระเบื้องปูพื้น กระเบื้องประดับผนัง ที่ต้องการความสวยงามทางด้านสีสันและลวดลายที่มีลักษณะคล้ายคลึงกัน

การตกแต่งภายในห้องน้ำจากการเพาเคลือบมีหลายวิธีแต่ที่สำคัญมีดังนี้

**การเขียนสีบนเคลือบ** มีทำกันนานานั้นตั้งแต่ในอดีตสมัยกรุงศรีอยุธยาตอนปลาย จนถึงในยุคปัจจุบัน โดยการนำผลิตภัณฑ์ที่ผ่านการเพาเคลือบใส่หรือเคลือบข้าวมาแล้ว ได้แก่ ภาชนะ ถ้วย โถ ชาม ตะบับ กาน้ำ นำมาตกแต่งเป็นลวดลาย ด้วยสีดำเนีเร็จรูปบนเคลือบที่ต้องการเน้นความงามของลวดลาย สีสัน ที่สดใส โดยเป็นวิธีการตกแต่งที่นิยมทำกันในลักษณะของงาน หัตถศิลป์

สีบนเคลือบมีผลิตจำหน่ายหลายรูปแบบ เช่น ผลิตในรูปของสีหลอด สีเป็นแท่ง คินสอ และสีที่เป็นผง สามารถเดือกน้ำมาใช้ได้ตามความเหมาะสม แต่ส่วนมากจะนิยมใช้สีผงมากกว่า เพราะราคาถูก ส่วนการใช้สีบนเคลือบสำเร็จรูปนิยมจะต้องนำมาผสมกับน้ำมันสน หรือกลีเซอริน เพื่อให้เกิดการละลายและลื่นสะลูกต่อการเขียน โดยมีการเติมกาวยางกระถิน กาวยางมะขวิดเล็กน้อย เพื่อให้มีสีที่เขียนแห้งแล้วจะเกาะติดแน่นบนพื้นผิวผลิตภัณฑ์ เวลาขับต้องสีจะไม่หลุดง่าย

แล้วนำมาใส่ในโกร่งบดผสมให้เข้ากันจะได้เนื้อสีที่มีความละเอียดขึ้นและสามารถปรับปรุงให้สีมีความเหมาะสมในการเขียนมากขึ้นแล้วจึงนำมาใช้เขียนลวดลายลงบนภาชนะที่ร่างลวดลายไว้ด้วยปากกาสีเมจิก การลงสีมักจะนิยมทำการตัดเส้นด้วยสีทองหรือสีเงินบนเคลือบก่อนเสร็จแล้วจึงลงสีอื่น ๆ ตามน้ำยาห้องน้ำสีน้ำเข้ามาเพาใช้ชุบหกมิเพาสีบนเคลือบประมาณ 700-900 องศาเซลเซียส

**การติดรูปลอก** เป็นวิธีการตกแต่งผลิตภัณฑ์ที่เหมาะสมกับการตกแต่งผลิตภัณฑ์ที่มีเป็นจำนวนมากที่ต้องการรูปแบบลวดลายหรือสีสันที่เหมือนกัน และสามารถทำการตกแต่งได้อย่างรวดเร็ว วิธีการตกแต่งผลิตภัณฑ์ด้วยการติดรูปลอกขึ้นเหมาะสมกับการตกแต่งผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมเช่น ผลิตภัณฑ์ชุดอาหาร ชุดกาแฟ เครื่องครัว และกระเบื้องบุฟเฟ่ต์ เป็นต้น

การทำรูปโลโกสำหรับการตกแต่งผลิตภัณฑ์เซรามิกสันนี่เบื้องต้นจะต้องมี การออกแบบคลาดาย และสีสันที่ต้องการเสร็จแล้วนำไปถ่ายลงในบล็อก Silk Screen ถ้า เป็นสีเดียวก็ทำบล็อกซิลค์สกรีนเพียงครั้งเดียว แต่ถ้ารูปแบบเป็นหลายสีก็ต้องทำการ แยกสีท่านเดียวกันที่ออกแบบตามจำนวนสีเมื่อถ่ายบล็อกซิลค์สกรีนเสร็จแล้วก็ใช้สี สำเร็จรูปบนเคลือบผสมกับ Medium, Vehicles<sup>9</sup> หมายถึงพานะ, ตัวช่วยคลาดาย, สีอ ผสมหรือน้ำมันผสมสี ตามอัตราส่วนที่กำหนดแล้วนำไปบดในหม้อบดเพื่อให้มีสีสนิ เคลือบมีความละเอียดมากขึ้น และเพื่อให้สีขับตัวรวมกันกับ Vehicles เป็นเนื้อเดียวกัน แล้วนำสีสนิเคลือบที่เตรียมเสร็จแล้วนำไปใช้ปิดผ่านบล็อกซิลค์สกรีน ลงบนกระดาษ รูปโลโกน้ำที่มีสารละลายกาว Gelatin หรือ Adhesive ทาไปวันด้านหน้ากระดาษ ถ้า พิมพ์หلامสีต้องพิมพ์สีให้ครบทุกสีเสียก่อน หลังจากนั้นพ่นสีพิมพ์ให้แห้งแล้วนำมา พิมพ์เคลือบผิวน้ำด้วย Covered Coat (Clear Coat) เป็นตัวฉบับทับลงบนสีที่พิมพ์อ กที่หนึ่งเพื่อเป็นตัวช่วยให้สีหลุดออกจากกระดาษรูปโลโกน้ำโดยไม่ถูกขาดและเสียรูปร่าง การพิมพ์ Covered Coat นั้นจะต้องพิมพ์ให้คุณพื้นที่ของสีทึบหมด เพื่อให้สีทุกส่วน หลุดออกจากกระดาษได้โดยไม่เสียหายเสร็จแล้วผึ้งให้แห้ง หลังจากนั้นนำกระดาษ รูปโลโกน้ำนำไปแช่ในน้ำสะอาดโดยใช้ระยะเวลาประมาณ 20-30 วินาที รูปโลโกที่เป็น ส่วนของ Covered Coat กับสีที่พิมพ์จะค่อย ๆ หลุดร่อนออกจากกระดาษแล้วจึงนำมา ทابลงบนผลิตภัณฑ์ที่เคลือบแล้วโดยใช้มือค่อย ๆ เลื่อนແบน Covered Coat ลงบน พื้นผิวผลิตภัณฑ์โดยมีการกดติดกับพื้นผิวผลิตภัณฑ์แล้วทำการเลื่อนชี้นกระดาษออก ไป หลังจากนั้นทำการจัดตกแต่งรูปโลโกไม่ให้บิดเบี้ยว และที่สำคัญรูปโลโกจะต้องติด แนบสนิทบนพื้นผิวผลิตภัณฑ์โดยไม่มีน้ำหรือฟองอากาศขังอยู่ในรูปโลโกนั้น หลังจาก นั้นก็นำผลิตภัณฑ์ที่ทำการติดรูปโลโกเสร็จแล้วผึ้งให้แห้งสนิทก่อน จึงนำผลิตภัณฑ์ที่ทำ การติดรูปโลโกน้ำไปเผาอบสีที่อุณหภูมิประมาณ 700-900 องศาเซลเซียส เพื่อให้เนื้อสี เกิดการหลอมละลายติดกับพื้นผิวเคลือบผลิตภัณฑ์อย่างคงทนถาวร

การพิมพ์สกรีน เป็นการตกแต่งด้วยการใช้สีสนิเคลือบผสมกับ Medium เช่น เดียวกับการผสมสีที่ใช้ทำรูปโลโกแล้วนำสีที่เตรียมได้ไปปิดให้ผ่านบล็อกสกรีนตามรูป แบบคลาดายที่ได้ออกแบบไว้โดยให้เนื้อสีที่ผสมกับ Medium ผ่านออกไปเกาะติดกับ

พื้นผิวผลิตภัณฑ์ที่เคลือบแล้วและมีผิวเรียบซึ่งเป็นการพิมพ์ลงบนผิวผลิตภัณฑ์โดยตรง ส่วนใหญ่จะใช้วิธีการตกแต่งพิมพ์สกรีนกับผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรม ประเภทกระเบื้องบุ ผนัง นอกจากนี้ยังนำไปใช้ตกแต่งผลิตภัณฑ์ที่มีรูปแบบเป็นภาษาหนังผิวโคลง เช่น ชุดอาหาร ชุดกาแฟ เป็นต้น

การนำวิธีการตกแต่งด้วยการพิมพ์สกรีนคือมีลักษณะพื้นผิวผลิตภัณฑ์ที่เคลือบ แล้วจะต้องมีความระมัดระวัง เรื่องความสะอาดของพื้นผิวผลิตภัณฑ์ ที่จะนำมาพิมพ์ สกรีน เพราะ ถ้าเกิดคราบมันหรือมีฝุ่นละอองที่เกิดจากการจับต้อง เมื่อพิมพ์สีลงไปแล้ว เมื่อนำไปผ่านการเผาอบสีที่พิมพ์บริเวณส่วนนี้จะหล่อร่อนได้

การพิมพ์สกรีนนี้เป็นวิธีการตกแต่งที่นิยมทำกันในโรงงานอุตสาหกรรมขนาดใหญ่ที่ผลิตผลิตภัณฑ์ประเภทกระเบื้องบุผนัง เพราะเป็นวิธีการตกแต่งผลิตภัณฑ์ได้อย่าง จำนวนมากในเวลาอันรวดเร็ว และสามารถควบคุมคุณภาพของรูปแบบลวดลายสีสันได้ ง่าย เนื่องจากมีอุปกรณ์เครื่องจักรที่ใช้เทคโนโลยีที่ทันสมัยในการควบคุมการผลิต

สเทนชิล เป็นวิธีการตกแต่งโดยการใช้แผ่นกระดาษหรือแผ่นปลาสติกใส นำมา เจาะฉลุให้กลุ่มทำให้เป็นลวดลายต่าง ๆ ตามความต้องการหรืออาจจะใช้แผ่นปลาสติกฉลุ ไม่ที่มีลวดลายเจาะฉลุที่ใช้ทำเป็นผ้าปูโต๊ะอาหาร ซึ่งมีรูปแบบและลวดลายสวยงาม นำมาตัดออกบางส่วนแล้วนำมาใช้ทابลงบนผลิตภัณฑ์ที่ผ่านการเคลือบแล้วใช้สีบน เคลือบมาทำหรือพ่นสีสีที่ทำให้เกิดลวดลายตามช่องเจาะฉลุ

การตกแต่งด้วยวิธีสเทนชิลนี้สามารถนำไปตกแต่งผลิตภัณฑ์ในขณะที่คินนีม และในขณะเดินทางก็ได้เช่นกัน โดยการใช้สีได้เคลือบหรือโดยการใช้น้ำดินต่างสีก็ได้ เช่น การตกแต่งผลิตภัณฑ์อย่างมังกร ของจังหวัดราชบุรี ในขณะที่คินหมวดโดยใช้น้ำดิน ขวางป้ายลงในแผ่นปลาสติกใสที่เจาะฉลุที่เป็นรูปมังกรที่นำมาทาบติดอยู่บนโครง เป็นต้น

## การถ่ายรูป

เป็นวิธีการการตอกแต่งผลิตภัณฑ์ ด้วยการใช้วิธีกระบวนการถ่ายรูป (Photographic Method) โดยการใช้ภาพถ่ายตอกแต่งบนผลิตภัณฑ์ โดยการนำผลิตภัณฑ์ที่เคลือบสีขาว เช่น งานนำไปเคลือบด้วยน้ำยาไวแสงของพิล์มถ่ายรูปแล้วนำไปอัดกับรูปถ่ายที่ต้องการเสร็จแล้วนำไปล้างตามกระบวนการถ่ายรูปเป็นวิธีการตอกแต่งที่นิยมเหมือนกัน<sup>10</sup>

ตาราง เป็นวิธีการตอกแต่ง โดยการใช้ตาราง ชぶ หรือจุ่มน้ำบนเคลือบนำไปกดประทับลงบนพื้นผิวผลิตภัณฑ์ที่ผ่านการเคลือบ ซึ่งการที่จะนำตารางมาใช้ตอกแต่งลวดลายนั้นกระทำได้โดยการสั่งทำจากร้านรับทำซิลสกرينที่มีอยู่ทั่วไปเพียงแต่รานำรูปแบบลวดลายที่ได้ออกแบบไว้ไปให้ร้านซึ่งทำการทำตารางนี้ราคาค่าไม่แพง แต่การนำมาใช้ตอกแต่งผลิตภัณฑ์โดยการใช้ตารางกดประทับนี้รูปแบบลวดลายของเดินและสีจะไม่ค่อยคงทนนักจึงไม่ค่อยเป็นที่นิยมใช้วิธีการตอกแต่งแบบนี้นัก

การตอกแต่งโดยใช้ตารางกดประทับสามารถนำไปตอกแต่งผลิตภัณฑ์ที่ผ่านการเผาดิบมาแล้วโดยใช้สีเคลือบ หลังจากนั้นก็นำไปอบเคลือบใส่ทับได้เช่นกัน

## เชิงอรรถท้ายบทที่ 6

<sup>1</sup> สมศักดิ์ ชาลาวัณย์. “การพัฒนาสีในเนื้อดินปืนสำหรับผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ โดยการใช้สันนิโละตามสูตรแพนกพาฟ ไตรคุลยกาฟ”, ใน ปริญญาบัณฑิตการศึกษา มหาบัณฑิต ปีการศึกษา 2535, หน้า 10.

<sup>2</sup> สมศักดิ์ ชาลาวัณย์. “การพัฒนาสีในเนื้อดินปืนสำหรับผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ โดยการใช้สันนิโละตามสูตรแพนกพาฟ ไตรคุลยกาฟ”, ใน ปริญญาบัณฑิตการศึกษา มหาบัณฑิต ปีการศึกษา 2535, หน้า 74.

<sup>3</sup> สีเอกรงค์ (Monochrome) หมายถึงการระบายสีหรือตกแต่งด้วยบริเวณแก่ อ่อนของสีเดียว เช่น ใช้สีใดสีหนึ่งและสีขาว

<sup>4</sup> สมศักดิ์ ชาลาวัณย์. “การพัฒนาสีในเนื้อดินปืนสำหรับผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ โดยการใช้สันนิโละตามสูตรแพนกพาฟ ไตรคุลยกาฟ”, ใน ปริญญาบัณฑิตการศึกษา มหาบัณฑิต ปีการศึกษา 2535, หน้า 58.

<sup>5</sup> กรณี พันธุภาพ. เซรามิกส์เบื้องต้น. 2534. หน้า 178.

<sup>6</sup> กรณี พันธุภาพ. เซรามิกส์เบื้องต้น. 2534. หน้า 179.

<sup>7</sup> กรณี พันธุภาพ. เซรามิกส์เบื้องต้น. 2534. หน้า 182.

<sup>8</sup> วิเชียร ศิริประภาวัณน์. การตกแต่งผลิตภัณฑ์เครื่องปืนดินเผา. ม.ป.ป.  
ไม่มีเลขหน้า

<sup>9</sup> เวนิช สุวรรณโนมลี. “การผลิตรูปปัล咯สำหรับงานอุตสาหกรรมเซรามิก โดยวิธีการพิมพ์สกรีน”, การพิมพ์สกรีน. 3(3) : 35; 2538.

<sup>10</sup> ทวี พรหมพุกษ์. เครื่องเคลือบดินเผาเบื้องต้น. 2523. หน้า 176.

## บทที่ 7

### เตาและการเผา

ในการผลิตผลิตภัณฑ์เซรามิกส์หรือเครื่องปั้นดินเผานั้น ขั้นตอนสุดท้ายที่สำคัญคือจะต้องนำผลิตภัณฑ์เครื่องปั้นดินเผามาผ่านกระบวนการร้อนเพื่อให้เนื้อดินปั้นและเคลือบเปลี่ยนโครงสร้างทางเคมีและฟิสิกส์อันจะทำให้ผลิตภัณฑ์ของเครื่องปั้นดินเผามีความแข็งแกร่งเพิ่มขึ้น สามารถทนกรอบและต่างได้.

ดังนั้นเตาและการเผานับเป็นขั้นตอนที่สำคัญที่สุดในกระบวนการผลิต เพราะถือว่าเป็นการตกแต่งผลงานขั้นตอนสุดท้าย ดังนั้นการเผาจะเป็นตัวกำหนดค่าวัสดุภัณฑ์ที่ได้ออกมาจะดีหรือไม่

การผลิตผลิตภัณฑ์เครื่องปั้นดินเผามิ่ว่าจะเป็นผลิตภัณฑ์เพื่อประโยชน์การใช้สอยหรือเพื่อความงาม การจะผลิตผลิตภัณฑ์ให้ได้ดีนั้นจะต้องประกอบด้วยของดี 4 อย่างคือ<sup>1</sup>

1. เตาเผาดี
2. ดินเหนียวดี
3. น้ำยาเคลือบดี (อาจยกเว้นข้อนี้ ถ้าทำผลิตภัณฑ์ชนิดไม่เคลือบ)
4. การออกแบบดี

ทั้ง 4 อย่างนี้จะขาดข้อหนึ่งข้อใดเสียไม่ได้เลย ดังนั้นจะเห็นได้ว่าเตาและการเผาก็นับเป็นปัจจัยสำคัญยิ่งอันหนึ่งในกระบวนการผลิตผลิตภัณฑ์เครื่องปั้นดินเผา

ในอดีตการเผาเครื่องปั้นดินเผานั้นจะทำการเผาในที่โล่งแจ้งโดยใช้เศษไม้ใบหญ้า พังและแกลนทำเป็นเชื้อเพลิง โดยการสูญเผา พากภาษาที่ใช้ประโยชน์ในชีวิตประจำวันได้แก่ พวงหม้อไห เป็นต้น

ต่อมาได้มีการพัฒนาการโดยการบุคคลุนให้เชือเพลิงเซ่น กิ่งไม้ พ่าง แกลบ หล้าแห้งร่องก้นหลุม วางแผนพัฒนาที่และให้เชือเพลิงคุณภาพดีกว่าเดิมที่อีกชั้นหนึ่ง<sup>2</sup> และเริ่มมีการทำเตาเผาโดยวิธีการบุคเป็นไฟตามแหล่งธรรมชาติ เช่น บริเวณที่เป็นโภคเงิน และข้อมูลภูมิศาสตร์ ซึ่งเตาแบบนี้เรียกว่า เตาขอมปลวก หรือเตาบุค ภายนหลังต่อมาได้มีการพัฒนาการขึ้นสามารถถูกจัดการควบคุมความร้อน การให้ความร้อนตลอดจนเทคนิคต่าง ๆ จึงได้มีการสร้างเตาเผาริมฝั่งแม่น้ำ หรือริมคลอง ที่เรียกว่า Bank Kiln โดยมีวิธีการบุคดินเข้าไปให้เป็นอย่างไรมีพื้นที่ด้านหน้าสำหรับใส่ฟืนที่เป็นเชือเพลิง ส่วนด้านในจะมีพื้นที่สำหรับวางภาชนะเผาด้านหลังสุดจะมีการเจาะช่องให้ทะลุผิดกันทำเป็นปล่องระบายน้ำและความร้อน เตาในลักษณะนี้นับเป็นเตาระยะแรกในสมัยสุโขทัยและพัฒนาการมาสู่การก่อเตาบนดิน โดยการใช้อิฐก่อเตาที่เรียกว่า เตาทุเรียง ในสมัยสุโขทัย ซึ่งเป็นเตาเผาที่ให้ความร้อนได้สูงมาก เพราะพบหลักฐานที่เป็นภาชนะถูกเผาบนบิดเบี้ยว

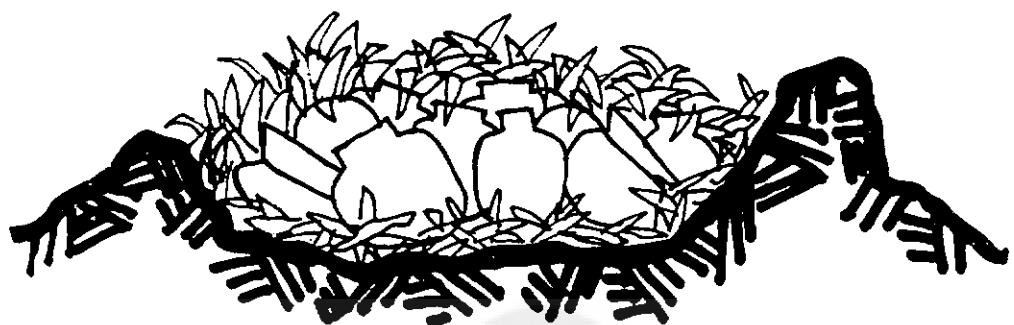
จากการดำเนินการของเตาจะเห็นได้ว่ามีวิวัฒนาการทางด้านโครงสร้างรูปแบบ อุปกรณ์ เทคนิคการเผา ตลอดจนคุณภาพของเตา ที่สามารถเผาได้อย่างมีประสิทธิภาพมากขึ้นที่มีหลักฐานปรากฏอยู่ได้แก่ เตาเผาที่ศรีสัชนาลัย จากการบุคกันและศึกษาค้นคว้าของนักโบราณคดีไทย ร่วมกับนักโบราณคดีอสเตรเลีย<sup>3</sup>

นอกจากนี้ยังมีแหล่งเตาเผาในภาคเหนือที่สร้างขึ้นโดยมีรูปแบบเช่นเดียวกันกับเตาเผาที่ศรีสัชนาลัยได้แก่ เตาสันกำแพง ที่อำเภอสันกำแพง จังหวัดเชียงใหม่ และเตาเวียงกาหลง ที่อำเภอเวียงป่าเป้า จังหวัดเชียงราย เป็นต้น

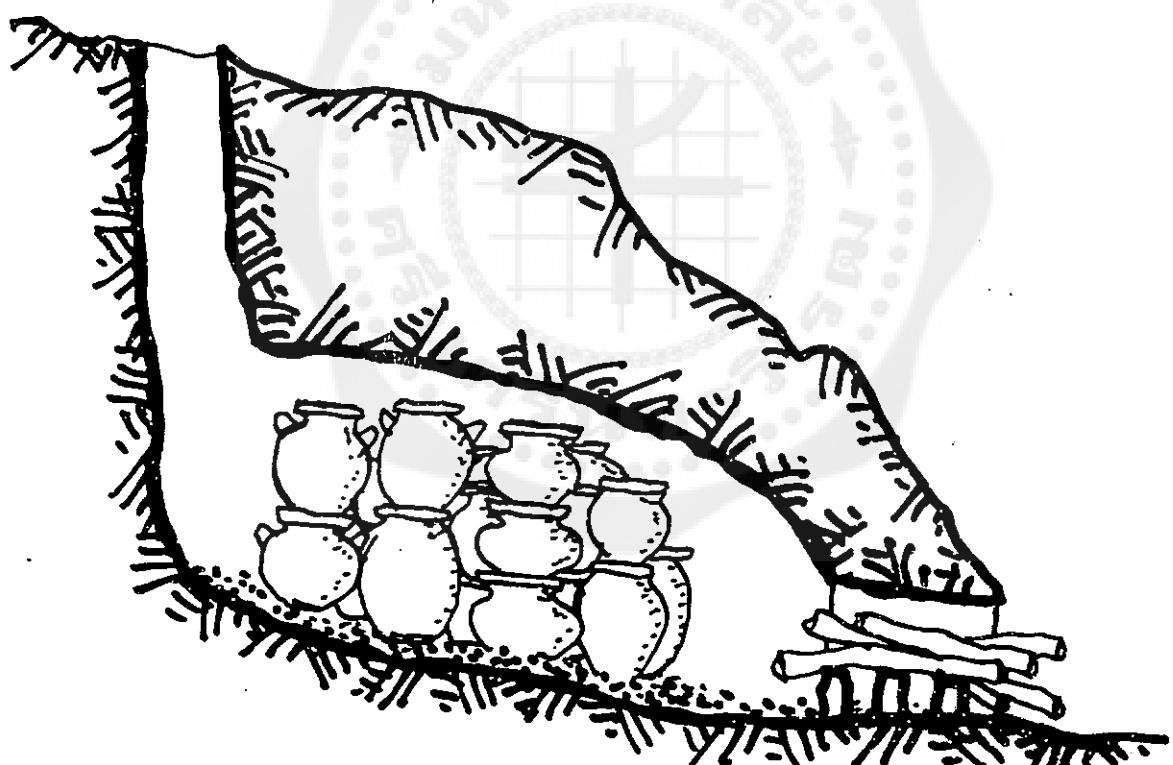
### ประเภทของเตาเผา

เตาเผาเครื่องปั้นดินเผาจากอัตโนมัติที่มีใช้อยู่ในปัจจุบันมีอยู่หลายประเภทอาจจะแยกประเภทของเตาเผาได้ดังนี้

แบ่งตามการใช้งาน คือ การพิจารณาถึงเวลาของการใช้เตาในการเผาผลิตภัณฑ์ โดยสามารถแบ่งออกได้ 3 ลักษณะคือ



ภาพแสดงลักษณะของเตาหลุน



ภาพแสดงลักษณะเตาบุครินฝั่งน้ำ

1. เตาเผาที่ใช้แบบไม่ต่อเนื่อง หมายถึงเตาที่เผาเป็นครั้งคราว โดยเผาไม่ติดต่อกัน อาจจะมีการทิ้งระยะเวลาอ่อนกว่าจะมีผลิตภัณฑ์บรรจุน้ำมีเต็มเตาถึงจะได้ทำการเผา เมื่อเผาผลิตภัณฑ์เสร็จแล้ว รอให้เย็นแล้วนำผลิตภัณฑ์ออกจากเตา จึงจะมีการบรรจุผลิตภัณฑ์เข้าเตาใหม่ ขนาดของเตาที่นำมาใช้ในลักษณะแบบนี้จะมีขนาดไม่ใหญ่นักจะเป็นเตาไฟฟ้า เตาแก๊ส เตาบ้าน หรือเตาฟินก์ได้ มักจะเป็นเตาที่ใช้ในสถานบันการศึกษาหรือเป็นเตาที่ใช้ในอุตสาหกรรมขนาดเล็ก

2. เตาเผาที่ใช้แบบกึ่งต่อเนื่อง หมายถึงเตาเผาที่ใช้วิลากการทำงานเกือบจะต่อเนื่องกันไป เพราะเป็นการประยัดเชือเพลิงเตาเผาประเภทนี้จะมีรดเคลื่อน (Kiln Car) ที่บรรจุผลิตภัณฑ์สำหรับเดือนเข้าเตาเผา 2 คัน เมื่อรดเคลื่อนคันหนึ่งบนจะเผาอยู่ในเตาเผา รดเคลื่อนคันที่อยู่นอกเตาเผาจะต้องทำการบรรจุผลิตภัณฑ์ให้เสร็จเรียบร้อย หลังจากการเผาผลิตภัณฑ์ที่บรรจุอยู่ในรดเคลื่อนคันแรกเสร็จ และเตาเย็นพอประมาณที่จะไม่มีผลต่อการแตกกร้าวของผลิตภัณฑ์ขณะที่นำผลิตภัณฑ์ออกจากเตาเมื่อปะทะกับอากาศภายนอกเตา ก็ทำการเป็นรดเคลื่อนคันที่บรรจุผลิตภัณฑ์รออยู่เข้าเตาแล้วทำการเผาต่อเนื่องกันไปเลย เตาเผาประเภทนี้จะมีขนาดกลาง และขนาดใหญ่เหมาะสมสำหรับการใช้กับอุตสาหกรรมขนาดกลาง จนถึงอุตสาหกรรมขนาดใหญ่จะเป็นเตาไฟฟ้า และส่วนมากที่นิยมใช้จะเป็นเตาแก๊ส

3. เตาเผาที่ใช้แบบต่อเนื่อง หมายถึงเตาเผาที่ใช้เผาตลอด 24 ชั่วโมง เป็นเตาเผาที่ใช้กับโรงงานอุตสาหกรรมขนาดใหญ่ที่ผลิตผลิตภัณฑ์เครื่องสุขภัณฑ์ กระเบื้องบุพนัง กระเบื้องปูพื้น เป็นต้น เตาที่ใช้เผาคือ เตาอุโมงค์ หรือเตาแบบวงแหวน ที่เดินเครื่องตลอดเวลา ผลิตภัณฑ์จะบรรจุอยู่บนร่างเดือนที่จะพาผลิตภัณฑ์เข้าสู่จุดเผาเมื่อเผาเสร็จก็จะเดือนออกมาน และส่วนที่ยังไม่ได้เผาก็จะเดือนเข้าสู่จุดเผาแทนที่ตกลอดเวลา เตาประเภทนี้จะมีระบบการควบคุมอย่างคีเพรสเซอร์ใช้ทุกโนโลยีชั้นสูง จึงทำให้การใช้ความร้อนจากเตาเผาได้อย่างคุ้มค่า

## แบ่งตามลักษณะร่าง หมายถึงการแบ่งตามลักษณะร่างจากการพิจารณาฐาน ทรงของเดาภายนอก จากการมองเห็นได้โดยง่าย มีดังนี้คือ

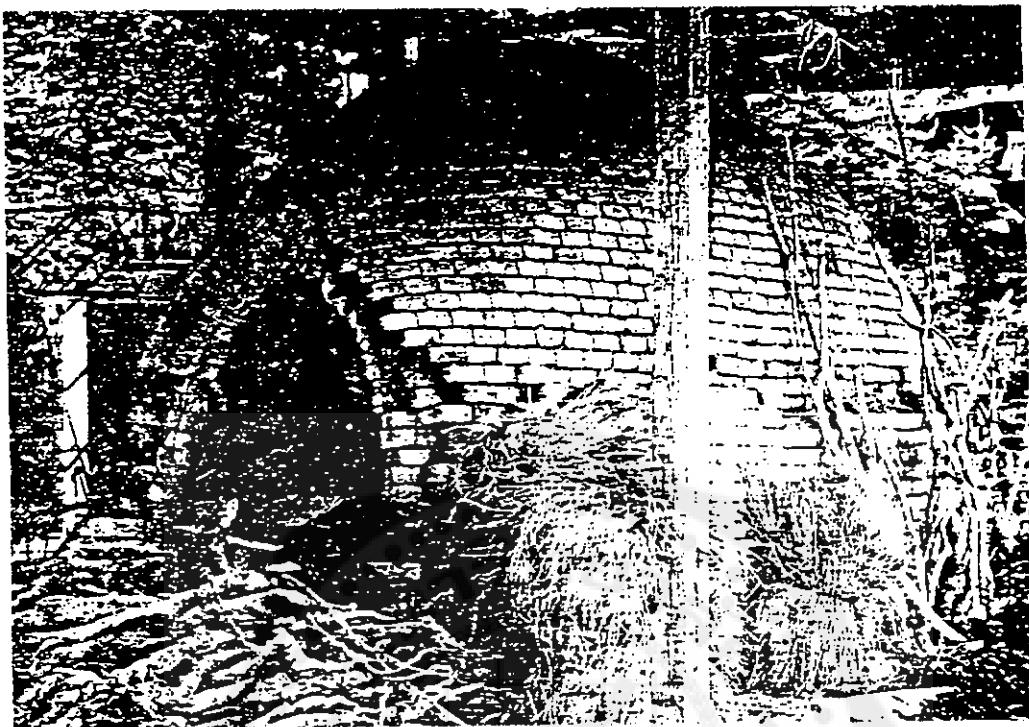
1. เดากลม จะเป็นเดาที่ก่อขึ้นในลักษณะรูปทรงกระบอกส่วนบนจะทำเป็นหลัง  
คาด้วยความสามารถในการอุบกับตัวเดาได้ ส่วนมากหลังคาด้วยทำเป็นรูปทรงกรวย  
แต่ตัดส่วนปลายให้เป็นปล่องระบายความร้อนส่วนล่างของตัวเดาเผาด้านหน้า  
และด้านหลังจะทำที่ใสไฟ และการบรรจุผลิตภัณฑ์เข้าเดาเผาจะเปิดฝ่าครอบหรือหลัง  
คาด้านบนออก แล้วนำผลิตภัณฑ์ใส่ในหีบดินที่วางอยู่บนตะกรับเดา

เดาเผาที่กล่าวมานี้จะมีขนาดเล็กมีเส้นผ่าศูนย์กลางด้านในประมาณ 60 เซนติ  
เมตร ความสูงประมาณ 160 เซนติเมตร เผาได้ในอุณหภูมิประมาณ 900 องศาเซลเซียส  
เป็นเดาฟืน นิยมใช้ในสถานศึกษา

ส่วนเดากลมที่ใช้สำหรับเผาผลิตภัณฑ์พื้นบ้านทางภาคตะวันออกเนียงเหนือเช่น  
เดาเผาบ้านເຫດໄທ ຢ້າເກອຮວ່າບຸຮີ ຈັງຫວັດຮ້ອຍເອົດ จะก่อเดาในลักษณะที่มีรูปทรง  
ໂຄງຮ່ຽງຄລມມືນາດທີ່ໄມ້ໃຫຍ່ມາກນີ້ທີ່ใสไฟอยู่ด้านหน้า ส่วนด้านข้างจะทำเป็นประตู  
เดาเพื่อการบรรจุผลิตภัณฑ์เข้าเดาเผาและเป็นเดาเผาแบบระบายความร้อนขึ้น เผาได้ใน  
อุณหภูมิประมาณ 900 องศาเซลเซียส

2. เดาเหลี่ยม เป็นเดาเผาแบบชนิดความร้อนลงใช้ฟืนเป็นเชื้อเพลิง มีลักษณะ  
เป็นสี่เหลี่ยมลูกบาศก์ก่อด้วยอิฐ ขนาดประมาณ 5 คิว และต้องใช้ปล่องกวันสูงมากນີ້  
อยู่ในภาคเหนือแต่ไม่เป็นที่นิยม<sup>4</sup>

แต่ในปัจจุบันได้นำรูปทรงของเดาสี่เหลี่ยมมาพัฒนาขึ้น โดยการใช้วัสดุในการทำ  
เดาที่มีคุณภาพดีสามารถเป็นอนุวน และทนความร้อนได้สูง และนำมาประยุกต์ใช้กับ  
เชื้อเพลิง เช่น แก๊ส น้ำมัน ไฟฟ้า จึงทำให้เดาประเภทนี้เป็นที่นิยมใช้ในปัจจุบัน



เตาถ่านบ้านເຫດໄທ ຢ່ານກອຮວ້ານນຸ່ງ ຈັງຫວັດຮ້ອຍເັດ  
ກາພຈາກບຽນຢັ້ງເງິນຖຸນຢູຕສານກຣມແຮ່ງປະເທດໄທ  
ເກົ່າງປຶ້ນຄືນເພາແລະເກົ່າງເຄີ້ອນ

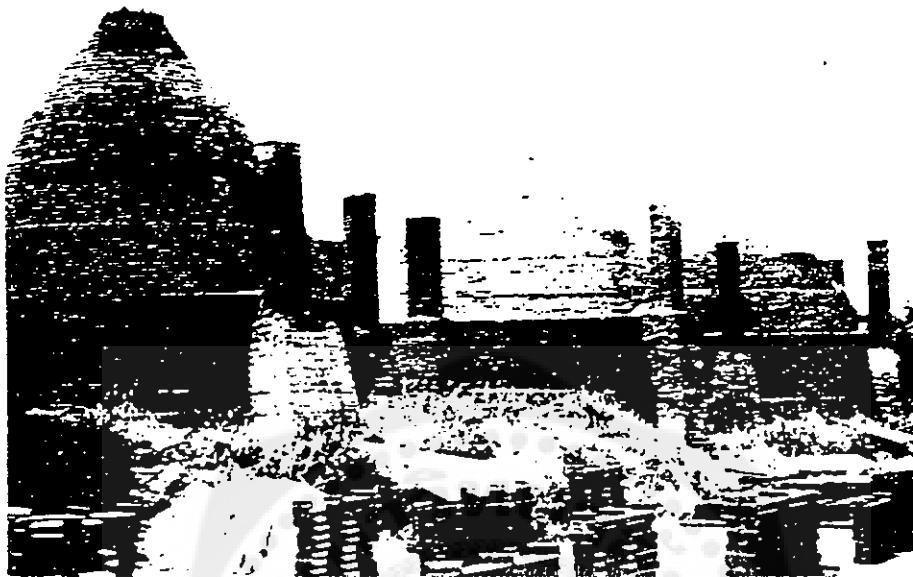
3. เตาทรงกระโจน หรือทรงขาว เป็นเตาที่ก่อด้วยอิฐสอดดินที่มีรูปทรงเหมือนกระโจน หรือกองฟางขนาดใหญ่อยู่ในกลางแจ้ง มีการก่อเตาที่ใกล้เคียงกันมีส่วนที่เชื่อมต่อกัน เพื่อถ่ายเทความร้อนไปสู่ภายในเตาเผาข้างเคียง เพื่อเป็นการอุ่นเตาก่อนที่จะทำการใส่ฟืนเตาริงเพื่อเป็นการประหัดเชื้อเพลิง เตาประเภทนี้นิยมใช้ในการเผาอิฐที่ใช้ในงานก่อสร้าง หรือผลิตก้อนหินอ่อน ๆ ที่ใช้อุณหภูมิในการเผาไม่สูงนัก ได้แก่ ผลิต ก้อนหินระเบึงโซ่ ที่ใช้คินห้องถังถังทำ ซึ่งเตาแบบนี้ก่อใช้กันมากในแถบจังหวัดชลบุรี ในเขตอุตสาหกรรม อำเภอพนัสนิคม และที่จังหวัดอุบลราชธานี เป็นต้น

4. เตาแมงป่อง, เตาถุน<sup>5</sup> เป็นเตาที่ก่ออิฐสอดดิน อยู่ในที่โล่งแจ้ง หรือมีหลังคาคลุมเฉพาะตัวเตาส่วนปล่องควันจะเจาะทะลุหลังคาออกไป ซึ่งการก่อเตาถ้ามองจากด้านบนจะมีรูปทรงคล้ายกับลำตัวของแมงป่อง ซึ่งเตาแมงป่องนี้จะมีรูปทรงคล้ายกับเตาจีนหรือเตามังกร แต่มีขนาดความยาวของตัวเตาที่สั้นกว่า วิธีการเผาจะใช้ฟืนเป็นเชื้อเพลิงเหมือนกับเตาจีน โดยการใส่ไฟในส่วนด้านหน้าของตัวเตาก่อน แล้วจึงก่ออย ไล่ใส่ไฟในส่วนเตาด้านข้างของเตาเป็นลำดับไปจนถึงสุดท้าย

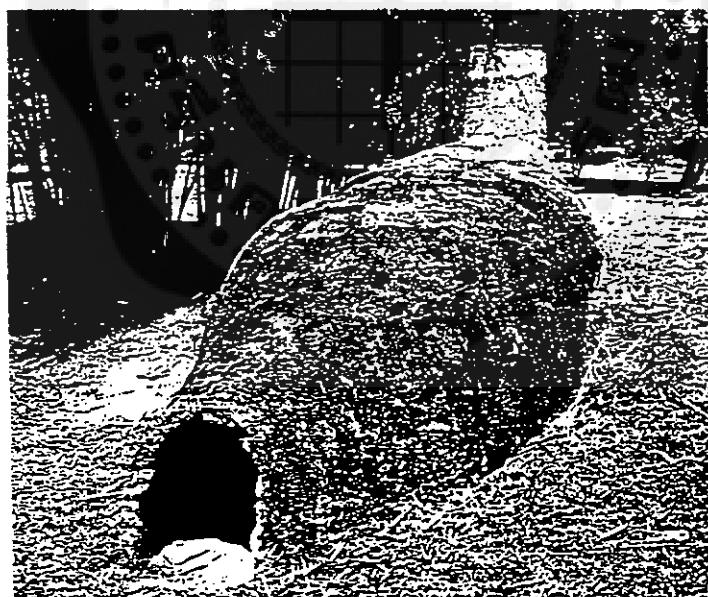
เตาประเภทนี้ใช้ในการเผาเนื้อดินเผา กระถางครก ของตกแต่งที่เป็นภาชนะ แบบมีฝา โดยการใช้ดินเหนียวห้องถังขึ้นรูป มีใช้กันที่อำเภอปากเกร็ด จังหวัดนนทบุรี

5. เตามังกร หรือเตาจีน เป็นเตาเผาแบบโบราณที่นำแบบอย่างของจีนมาใช้ โดยใช้ฟืนเป็นเชื้อเพลิงสามารถเผาได้อุณหภูมิสูง ก่อด้วยอิฐ เป็นเตาในลักษณะลุมร้อน เนียง หัวเตาที่ใส่ฟืนอยู่ต่ำสุด ส่วนปลายตอนบนต่อจากตัวเตาเป็นปล่องควัน ด้านข้าง ของตัวเตานี้ช่องใส่ไฟเป็นคู่ เรียกว่าตา การเผาจะเริ่มที่หัวเตาก่อนและเปิดตาใส่ไฟทีละ คู่ ไล่ไปจนถึงส่วนบนสุด ความยาวของเตามีตั้งแต่ 20-30 เมตร สำหรับเผาถ้วย ชาม ถูกถ้วยไฟฟ้า ในจังหวัดลำปาง<sup>6</sup>

ตามั้งกรณี้ยังนิยมก่อใช้ในจังหวัดราชบุรี สำหรับใช้เผาผลิตก้อนหิน梧桐 อย่างมังกร ไว้ กระถาง และภาชนะที่ทำเป็นที่รองขาตู้กับข้าว เป็นต้น



เตาทรงกระโจนใช้ในการเผาอิฐ อำเภอพานทองจังหวัดชลบุรี



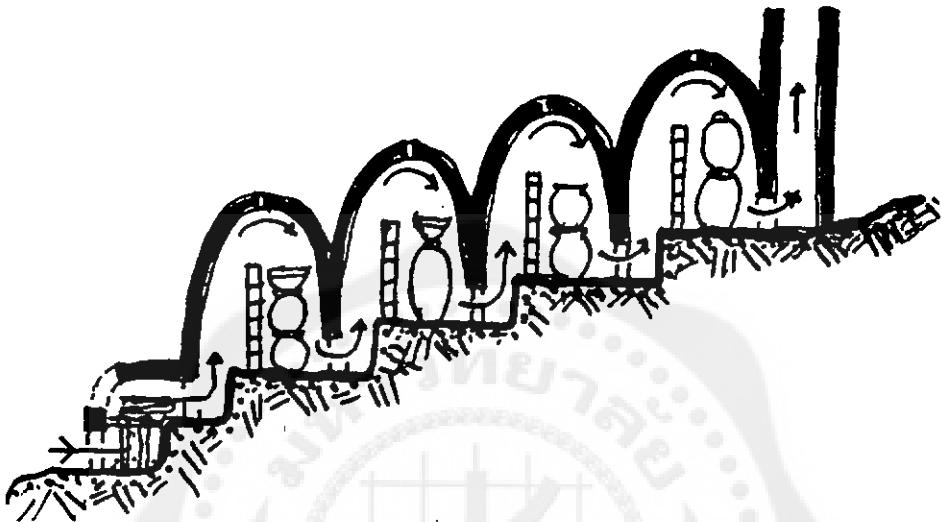
เตาวังเนื้อจังหวัดลำปาง ซึ่งขัดแสดงถึงลักษณะแจ้ง  
ที่บริเวณพิพิธภัณฑ์แห่งชาติ จังหวัดเชียงใหม่

ระยะเวลาการเผาผลิตภัณฑ์อยู่ระหว่าง 20 - 24 ชั่วโมงและต้องปล่อยให้เตาเย็นโดยใช้ระยะเวลาประมาณ 48 ชั่วโมง เตามังกรนี้ใช้เผาผลิตภัณฑ์ที่ไม่ต้องการความปราณีตมาก ความร้อนในเตาเพามักไม่ค่อยสม่ำเสมอทำให้ผลิตภัณฑ์มีการสูญเสียสูง<sup>7</sup>

6. เตาอุ่มคง เป็นเตาที่ได้รับการออกแบบสร้างเพื่อใช้ในโรงงานอุตสาหกรรม เช่นนิกส์บันดาดใหญ่ที่ต้องการเผาผลิตภัณฑ์ที่มีเป็นจำนวนมากด้วยเวลาอันรวดเร็ว ซึ่งเตาอุ่มคงนี้เป็นเตาเผาแบบต่อเนื่องสามารถเผาได้ตลอด 24 ชั่วโมง รูปแบบของเตาจะมีลักษณะคล้ายกับอุ่มคง ซึ่งมีการก่อเตาด้วยการใช้วัสดุที่มีคุณภาพดีในทุก ๆ ส่วนที่ประกอบกันเป็นตัวเตาเผา ตามรูปแบบและขนาดที่ได้จากการคำนวณ เพื่อให้ได้ประสิทธิภาพสูงสุด ในการนำมาใช้รวมทั้งระบบควบคุมความร้อนของเตาเผาที่ใช้เทคโนโลยีขั้นสูงในการควบคุม

เตาอุ่มคงขนาดเล็กจะมีความยาวของตัวเตาโดยประมาณ 15 เมตร ส่วนเตาขนาดใหญ่จะมีความยาวตั้งแต่ 80 เมตรขึ้นไป การบรรจุผลิตภัณฑ์เข้าเตาเผาโดยมีวิธีการลำเลียงผลิตภัณฑ์อยู่บนรถเข็นวางเดือนที่มีจำนวนโดยประมาณ 36-40 คัน ซึ่งรถเข็นที่บรรจุผลิตภัณฑ์จะวิ่งตามรางเข้าไปในเตาเผาโดยยืดโน้มติดโดยการใช้ระบบเกลไนโลยีในการควบคุมการทำงาน ตามระยะเวลาที่ใช้ในการเผาต่อ 1 คันรถ กายในเตาจะมีอุณหภูมิที่แตกต่างกันเป็น 3 ตอน โดยอุณหภูมิส่วนตอนหน้าของเตาเผาหรือปากทางเข้าอุณหภูมิจะเริ่มอุ่น และอุณหภูมิจะสูงสุดตามที่ตั้งไว้จะอยู่บริเวณตอนกลางเตา ส่วนตอนที่จะเริ่มของการตัวเตาอุณหภูมิจะเริ่มลดลง เชือเพลิงที่ใช้ในการเผาได้แก่ น้ำมันเตา แก๊ส หรือไฟฟ้า<sup>8</sup>

7. เตาขันบันได เป็นเตาเผาที่นิยมก่อขึ้นตามแนวเขา โดยมีการปรับพื้นที่จะก่อเตาให้เป็นแบบขันบันไดขึ้นไปทีละชั้น โดยลักษณะของเตาที่ก่อจะแบ่งเป็นห้อง ๆ ในแต่ละขันบันไดสูงขึ้นไปทีละขันบันไดจะยาวต่อเนื่องกันไปบางเตาจะมีถึง 20 ห้อง จัดเป็นเตาในประเภททางเดินลมร้อนลง นิยมใช้กันในประเทศญี่ปุ่น<sup>9</sup>



ภาพแสดงระบบทางเดินลมร้อนของเตาเผาแบบขั้นบันได



ภาพแสดงระบบทางเดินลมร้อนในแนวนอน

การเผาต่อโดยการใส่เชื้อเพลิงที่เป็นฟืนโดยการใส่ไฟทีละห้องโดยที่ห้องต่อไปจะได้รับความร้อนด้วย เมื่อห้องแรกเผาถึงอุณหภูมิตามความต้องการแล้ว ก่อนที่จะทำการเร่งไฟให้สูงสุดของห้องแรกจะต้องทำการจุดไฟห้องที่สองรอไว้ เมื่อเร่งไฟในห้องแรกเสร็จแล้วก็ทำการปิดช่องใส่ฟืนห้องแรกไปเร่งไฟห้องที่สองดังไปจนถึงอุณหภูมิที่ต้องการ โดยมีช่องใส่ฟืนอยู่ด้านข้างของตัวเตาแต่ละห้อง นอกจากห้องแรกที่ก่ออยู่ด้านหน้า และทำการเช่นนี้เรื่อยไปจนถึงห้องสุดท้าย ทำให้การเผาแบบนี้เกิดการสูญเสียน้อย เพราะการเผาแต่ละห้องมีการเพิ่มอุณหภูมิขึ้นอย่างช้า ๆ และสามารถประหยัดเชื้อเพลิงได้เป็นอย่างดี แต่ในปัจจุบันไม่เป็นที่นิยมเท่าประเกทนี้ เพราะเนื่องจากใช้แรงงานมาก กับการบรรจุของเข้าตากการควบคุมการเผา และต้องใช้เนื้อที่มีบริเวณกว้างขวางมากซึ่งไม่เหมาะสมในสภาพยุคปัจจุบัน<sup>10</sup>

8. เตาเริมฝังน้ำ เป็นเตาเผาที่นิยมใช้ในอดีตแต่ปัจจุบัน ไม่สามารถบดสร้างเตาเผาประเกทนี้ได้ เพราะพื้นที่จะใช้ก่อเตาประเกทนี้ในยุคปัจจุบันพื้นที่ริมคลองหรือชายแม่น้ำจะเป็นพื้นที่ส่วนของส่วนราชการที่รับผิดชอบดูแล

แบ่งตามเชื้อเพลิงที่ใช้ คือการแบ่งตามลักษณะของเชื้อเพลิงที่ใช้กับเตาเผา เพื่อให้เตาเผาสามารถทำการเผาได้อย่างมีประสิทธิภาพ โดยทำให้ผลิตภัณฑ์เกิดการสูกตัว และเคลื่อนสามารถเกิดการหลอมกล้ายเป็นแก้วได้

1. เตาไฟฟ้า คือเตาเผาที่ออกแบบขึ้นเพื่อให้เหมาะสมกับการใช้ระบบไฟฟ้าที่มีใช้อุปกรณ์ในปัจจุบัน เช่น ไฟฟ้าที่ใช้อุปกรณ์ตามอาคารบ้านเรือนทั่วไปจะเป็นการใช้ไฟแบบ Single Phase ส่วนไฟที่ใช้ในระบบโรงงานอุตสาหกรรมต่าง ๆ จะใช้ระบบไฟแบบ Three Phase ซึ่งเตาเผาไฟฟ้าในปัจจุบันที่ใช้กันอยู่ตามสถานศึกษาหรือตามโรงงานอุตสาหกรรมขนาดเล็กจะถึงขนาดใหญ่จะใช้ระบบไฟ Three Phase เพราะเตาเผาจะใช้กระแสไฟฟ้ามากกว่าปกติของเครื่องใช้ไฟฟ้าภายในบ้านทั่วไป



เตาเผาไฟฟ้าที่มีสวิตซ์ควบคุมการเผาแบบอัตโนมัติ

เตาเผาไฟฟ้า เป็นเตาที่นิยมใช้กันแพร่หลายในปัจจุบัน เพราะใช้สีสีขาว ควบคุมง่าย ไม่มีเสียงรบกวนและมีความปลอดภัยสูงเตาเผาไฟฟ้าที่ใช้งานดีก็จะมีขนาดเล็กจนถึงขนาดใหญ่โดยใช้ข้อความร้อนเป็นตัวแปรรังษีความร้อนอยู่ภายในเตาที่มีผนังอิฐทนไฟเป็นตัวรองรับอยู่โดยรอบเตาดังนั้นการให้ความร้อนของเตาไฟฟ้าจะไม่มีเปลวไฟ แนวๆ ควัน หรือก๊าซ CO เกิดขึ้นจึงทำให้บรรยายกาศการเผาของเตาไฟฟ้าเป็นแบบ Oxidation โดยสมบูรณ์

เตาเผาไฟฟ้าสามารถเผาได้ทั้งอุณหภูมิต่ำและอุณหภูมิสูง ขึ้นอยู่กับการควบคุมการเผาตามอุณหภูมิที่ต้องการ โดยไม่เกินจากอุณหภูมิที่กำหนดไว้ตามข้อจำกัดประสิทธิภาพของเตาที่มีอยู่

2. เตาแก๊ส ในปัจจุบันเตาแก๊สเป็นที่นิยมใช้กันแพร่หลาย ทั้งในสถานศึกษาและโรงงานอุตสาหกรรมขนาดเล็กจนถึงขนาดใหญ่ เพราะเป็นเชื้อเพลิงที่เผาใหม่ค่อนข้างสะอาดสามารถปรับปรุงบรรยายกาศการเผาได้ทั้งแบบออกซิเดชัน และรีดักชัน เผาได้ทั้งอุณหภูมิต่ำและสูง มีความสะอาด ประหยัด เพราะในปัจจุบันแก๊สเป็นเชื้อเพลิงที่หาซื้อได้ง่ายมีขายอยู่ทั่วไป

เตาแก๊สจะมีการสร้างขึ้นทั้งขนาดเล็กไปจนขนาดใหญ่ซึ่งขึ้นอยู่กับความต้องการที่จะนำไปใช้รูปแบบโครงสร้างส่วนประกอบของตัวเตาจะต้องมีการคิดคำนวณและวัสดุต่างๆ ที่ใช้เป็นส่วนประกอบการสร้างเตาจะต้องมีคุณภาพที่ดีด้วย

3. เตาฟืน เป็นเตาเผาที่ออกแบบก่อขึ้นโดยใช้ฟืนเป็นเชื้อเพลิงในการเผาโดยรูปแบบของเตาที่ก่อขึ้นจะมีหลายลักษณะ เช่น เตาเมงป่อง เตาขันบันได เตามังกร เตาทรงกระโจน เป็นต้น

เตาฟืนนี้สามารถเผาได้ทั้งอุณหภูมิต่ำ และอุณหภูมิสูงขึ้นอยู่กับการออกแบบทางเดินลมร้อนภายในเตาเป็นสำคัญ เตาฟืนที่เผาได้ในอุณหภูมิต่ำได้แก่ เตาเผาแบบระบายความร้อนขึ้น ส่วนเตาเผาแบบระบายความร้อนลง จะเผาได้อุณหภูมิที่สูงกว่า

การเผาเทาฟืนจะต้องอาศัยผู้ชำนาญการ เพาะการควบคุมการเผาจะต้องอาศัยประสบการณ์จากการสังเกตในเรื่องของอุณหภูมิความร้อนภายในเตาเผาว่าถึงตามที่กำหนดไว้หรือไม่ จะต้องมีวิธีการเร่งโหนไฟโดยวิธีการใส่ฟืนอย่างไร ตลอดจนเรื่องของการดูไฟว่าอยู่ในช่วงอุณหภูมิที่เท่าไร เป็นต้น

บรรยายการเผาเทาฟืนจะเป็นแบบรีดกัชั่น คือการเผาใหม่ที่ไม่สมบูรณ์จะมีเปลวไฟ เบnmà และควันในการเผาทำให้เกิดปฏิกิริยากับน้ำเคลือบ และเนื้อดินปั้น ดังนั้นจึงทำให้ผลิตภัณฑ์มีการสูญเสียค่อนข้างมากในการเผาแต่ละครั้ง ประกอบกับต้องใช้ระยะเวลาการเผาที่ยาวนานว่าคือ ประมาณ 12-36 ชั่วโมง

ปัจจุบันการใช้เตาฟืนมีแต่จะลดน้อยลง เนื่องจากปัญหาการขาดแคลนฟืนที่จะนำมาใช้เป็นเชื้อเพลิง เพราะมีภูมายังคงใช้ห้ามตัดไม่ทำลายป่า

4. เตาน้ำมัน เป็นเตาเผาที่ออกแบบก่อขึ้นโดยใช้น้ำมันเป็นเชื้อเพลิง น้ำมันที่ใช้ได้แก่ น้ำมันเตา หรือน้ำมันโซดา รูปแบบของเตาเผาส่วนมากจะนิยมสร้างเตาเผาแบบบรรยายความร้อนลง โดยจะต้องออกแบบสร้างห้องเผาใหม่ให้มีความกว้างหรือยาวพอเหมาะสมเพียงให้น้ำมันเกิดการเผาใหม่ได้หมด ถ้าห้องเผาใหม่แคบจะทำให้เปลวไฟไปกระแทกอิฐผนังเตาเป็นเหตุให้ชำรุดเสียหายได้ง่าย<sup>11</sup>

การเผาที่ใช้น้ำมันเป็นเชื้อเพลิงสามารถปรับปรุงหรือเร่งความร้อนภายในเตาเผาให้สูงขึ้นง่ายและเร็ว แต่ถ้าเร็วเกินไปความร้อนที่กระจายออกไปในเตาจะไม่สม่ำเสมอ กันจะทำให้ผลิตภัณฑ์เกิดการเสียหายได้ โดยจะมีผลิตภัณฑ์บางส่วนที่เคลือบยังไม่เกิดการหลอมตัว ดังนั้นการเผาจะต้องมีการปรับอุณหภูมิความร้อนภายในเตาให้สูงขึ้นอย่างช้าๆ และสม่ำเสมอ กันโดยตลอด

## แนวตามทางเดินของการระบายความร้อน

### 1. เตาเผาแบบระบายน้ำความร้อนขึ้น (Up Draft Kiln)

เป็นเตาเผาที่มีการออกแบบแล้วก่อขึ้นในลักษณะที่ตัวเตามีปล่องระบายน้ำร้อนหรือควันไฟอยู่ด้านบนหลังคานาเตา โดยมีทางเดินความร้อนจากชุดปากเตาที่ใส่เชื้อเพลิงผ่านภายนอกที่กำลังเผาอยู่ในเตาแล้วระบายน้ำความร้อนตรงไปสู่ปล่องควันโดยเชื้อเพลิงที่ใช้จะเป็นฟืน แก๊ส หรือน้ำมันก็ได้

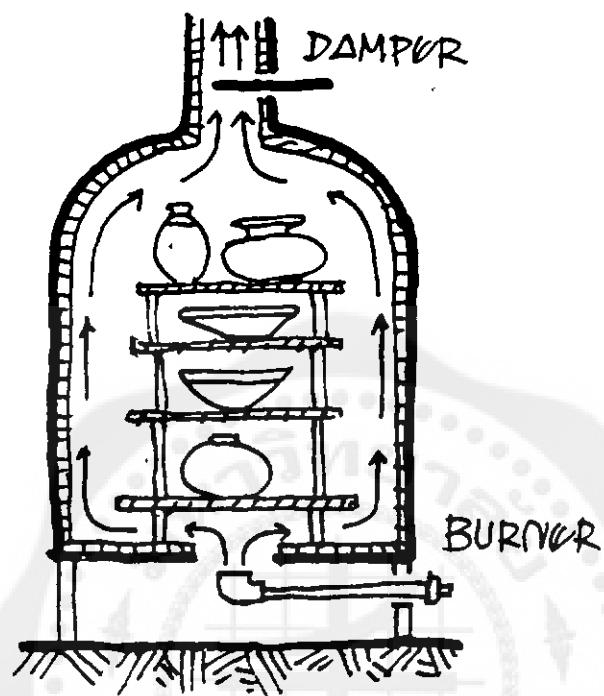
เตาชนิดนี้เป็นเตาที่ก่อใช้กันมาตั้งแต่สมัยโบราณที่มีการทำเครื่องปั้นดินเผา แต่เตาเผาชนิดนี้จะให้ความร้อนผ่านภายในเตาได้โดยไม่ท่วงกัน โดยเฉพาะอย่างยิ่งหากตอนล่างของเตาจะได้รับความร้อนน้อยโดยความร้อนจะผ่านออกทางตอนกลางของภายในเตาแล้วระบายน้ำความร้อนสู่ปล่องตอนบนเลย ดังนั้นเตาเผาแบบระบายน้ำความร้อนขึ้น จึงมีประสิทธิภาพการเก็บความร้อนไม่ดีนัก เนื่องจากความร้อนออกจากเตาไปเร็ว

### 2. เตาแบบระบายน้ำความร้อนเป็นแนวอน (Horizontal Draft Kiln)

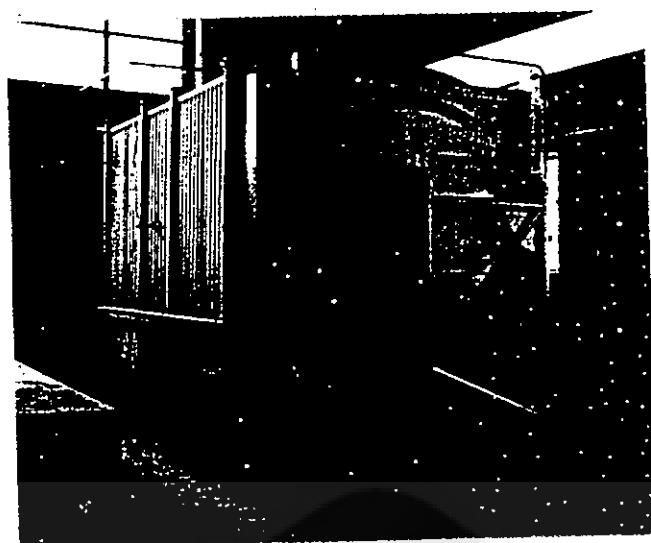
เป็นเตาเผาที่มีการออกแบบแล้วก่อขึ้นในลักษณะที่มีรูปทรงของตัวเตาที่วางอยู่บนพื้นตามแนวอน โดยส่วนด้านหน้าหรือด้านข้างจะเป็นที่ใส่เชื้อเพลิง เช่น ฟืน ส่วนด้านหลังสุดของตัวเตาจะเป็นปล่องระบายน้ำร้อนหรือเขม่าควัน โดยจะมีทางเดินความร้อนจากชุดปากเตาและด้านข้างให้ผ่านภายนอกไปออกปล่องท้ายเตา ซึ่งเตาเผาลักษณะนี้มีการก่อใช้ตั้งแต่สมัยโบราณ ปัจจุบันก็ยังมีการก่อใช้อยู่บางท้องที่ ได้แก่ เตาหูเรียง ในสมัยสุโขทัย และเตาแมงป่อง เตามังกร หรือเตาจีน มีในจังหวัดราชบุรี นนทบุรี และลำปาง

### 3. เตาเผาแบบระบายน้ำความร้อนลง (Drown Draft Kiln)

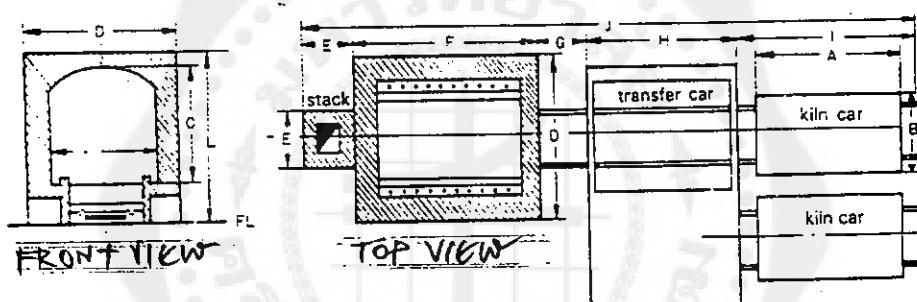
เป็นเตาเผาที่มีการออกแบบแล้วก่อขึ้นในลักษณะเป็นเตาชนิดที่มีปล่องติดต่อกันซ่องทางเดินความร้อนซึ่งอยู่ใต้เตา ส่วนปล่องระบายน้ำร้อนและควันจะอยู่นอกเตาโดยความร้อนของเชื้อเพลิงที่ใช้ได้แก่ แก๊ส หรือน้ำมัน จะเริ่มระบายน้ำความร้อนจากส่วนล่างที่อยู่ด้านข้างของเตาตรงส่วนที่ติดตั้งหัวพ่นเชื้อเพลิง (Burner) พุ่งขึ้นสู่หลังคานาเตา



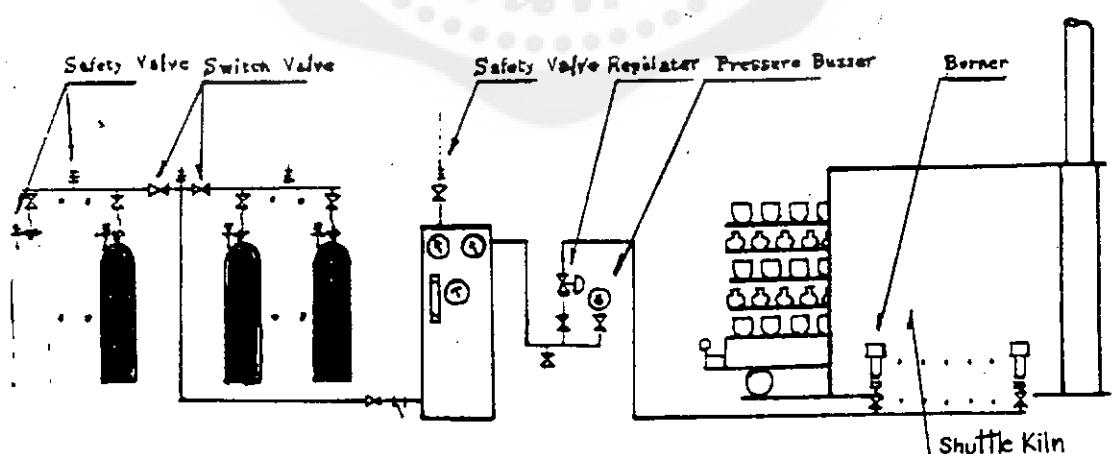
ภาพแสดงลักษณะค้านหน้าของเตาเซรามิกทางเดินลมร้อนขึ้น (Up Draft Kiln)



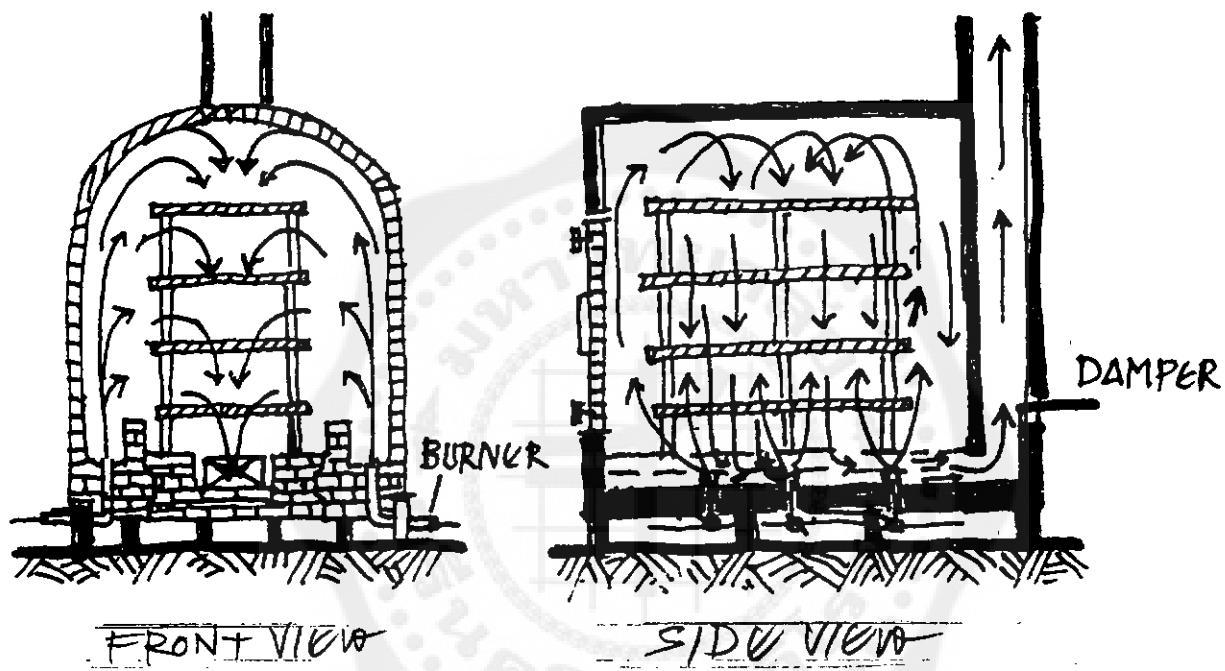
ภาพแสดงเตาแก๊สชนิดทางเดินลมร้อนลงแบบ Shuttle Kiln



ภาพแสดงแบบเตา Shuttle Kiln



ภาพแสดงผังการเดินแก๊สของเตา Shuttle Kiln



ภาพแสดงลักษณะด้านหน้าและด้านข้างของเตา

ชนิดทางเดินลมร้อนลง (Down Draft Kiln)

เตาซึ่งเป็นส่วนโถงแต่ก็ลับร้ายลงสู่พื้นเตาไปช่องทางเดินความร้อนที่พื้นเตาและออกสู่ปล่องระบายน้ำหรือวันด้านนอกซึ่งทำให้สามารถนำความร้อนจากปล่องนี้ไปใช้ต่อเข้ากับเตาเผาอีกด้วยได้ เพราะปล่องระบายน้ำจะร้อนขึ้นอยู่กับความร้อนจากปล่องน้ำที่จัดเตรียมไว้ในเตาเผาระบบดูดความร้อนจากปล่องมาเข้าเตาเผาอีกในหนึ่งเพื่อบำบัดที่จัดเตรียมไว้ในเตาเผาระบบดูดความร้อนจากการเผาเป็นการໄล่ความชื้นให้ผลิตภัณฑ์อีกด้วยนั่นเป็นการประหยัดเชื้อเพลิงในการเผา

เตาเผานิคนี้เป็นเตาที่ให้ความร้อนได้สูง เพราะสามารถเก็บกักความร้อนภายในเตาไว้ได้นานก่อนที่ความร้อนจะไหลออกสู่ปล่องระบายน้ำหรือวันด้านนอก

### ส่วนประกอบที่สำคัญของเตา

เตาเผาผลิตภัณฑ์เซรามิกสำหรับเครื่องปั้นดินเผานี้ มีความสำคัญอย่างยิ่งที่จะต้องมีการออกแบบและก่อสร้างให้ถูกวิธี โดยเตาเผานี้จะต้องมีประสิทธิภาพสูงทางด้านการกระจายความร้อนได้อย่างทั่วถึงและสม่ำเสมอ เพื่อได้ในอุณหภูมิสูงประหยัดและปลอดภัย จึงทำให้ส่วนประกอบต่าง ๆ ของเตาเผามีความสำคัญ ซึ่งเตาเผาผลิตภัณฑ์เครื่องปั้นดินเผาแต่ละชนิดนั้นจะมีรูปร่างลักษณะ เชื้อเพลิงที่ใช้และการเผาใหม่ที่แตกต่างกัน แต่อย่างไรก็ตามจะมีส่วนประกอบที่สำคัญที่คล้ายคลึงกัน<sup>12</sup> ได้แก่

ส่วนที่เป็นแหล่งกำเนิดความร้อน (Fire Box & Combustion Chamber) เป็นบริเวณส่วนที่เกิดการสันดาปหรือการเผาใหม่ของเชื้อเพลิงในกรณีที่ใช้เชื้อเพลิงที่เป็นของแข็งได้แก่ พื้น ถ่านหิน รูปแบบของเตาเผาจะต้องมีส่วนที่เป็นห้องไฟที่ใช้ในการสันดาปของเชื้อเพลิงส่วนมากจะจัดไว้อยู่ด้านหน้าและด้านข้างของเตาเผาโดยการเผาแต่ละครั้งจะเหลือเศษขี้เถ้าพื้น ถ่านหิน ซึ่งจะต้องทำความสะอาดก่อนที่จะเผาครั้งต่อไปได้ง่าย

ส่วนเตาไฟฟ้าจะใช้คลื่นความร้อนที่ยึดติดกับผนังเตาส่วนที่เป็นอิฐทนไฟโดยรอบเตาการให้ความร้อนภายในเตาจะเป็นการแผ่รังษีความร้อนอย่างมากด้วยความร้อน

แต่สำหรับเตาที่ใช้เชื้อเพลิงเป็นของเหลวได้แก่ เตาแก๊ส และเตาน้ำมัน โดยเฉพาะเตาที่ใช้น้ำมันเป็นเชื้อเพลิงนี้จะต้องสร้างห้องเผาไหม์ (Combustion Chamber) ให้มีขนาดสัดส่วนที่เหมาะสมเพื่อระหัวพ่นน้ำมัน (Burner) จะนัดพ่นน้ำมันให้เป็นฟอย กระจายอยู่ภายในห้องเผาไหม์ ถ้าห้องเผาไหม์คับแคบการเผาไหม้ของน้ำมันจะไม่หมด และเปลาไฟที่เกิดจะไปกระแทกอิฐผนังเตา ทำให้เกิดการชำรุดเสียหาย

**ตะกรับเตา (Checker Work)** คืออิฐที่ใช้ตั้งเรียงอยู่ข้างล่างตรงกลางเตา เพาแบบระบายน้ำร้อนขึ้น ซึ่งตะกรับเตาจะทำหน้าที่เป็นตัวช่วยเหลือความร้อนให้กระจายได้อย่างสม่ำเสมอทั่วทั้งเตาและที่สำคัญคือทำหน้าที่รองรับน้ำหนักของผลิตภัณฑ์ที่บรรจุอยู่ในหีบดินที่ตั้งเรียงซ้อนกันขึ้นมา

อิฐที่ใช้เรียงตะกรับเตาควรเป็นอิฐที่มีคุณภาพดี มีความแข็งแรงการเรียงตะกรับเตา แล้วแรกที่อยู่ส่วนล่างสุดจะต้องเรียงอิฐตามแนวตั้งส่วนๆ ละ 2-3 จะต้องเรียงอิฐตามแนวโนนทับอยู่บนแล้วแรกและทับอยู่บนแรกที่ 2

การเรียงตะกรับเตาไม่ควรเรียงซิดผนังเตามากเกินไป และไม่ควรเรียงตะกรับเตาให้หีบดินเกินไป เพราะจะทำให้ความร้อนภายในเตาเพาจะกระจายได้ไม่ทั่วถึง

**ตะแกรง (Grate)** คือพื้นล่างของเตาที่ทำซ่องให้อากาศผ่านขึ้นมาช่วยในการเผาไหม์ได้ ซึ่งวิธีการเรียงตะแกรงที่อยู่ส่วนล่างของห้องเผาไหม์ (Fire Box) นี้มีวิธีการเรียงได้ 3 แบบ คือ แบบแนวนอน (Horizontal) แบบเอียง (Inclined) และแบบเป็นขั้นๆ (Step) เพื่อที่จะให้การเผาไหม้สมบูรณ์จำเป็นต้องคำนึงถึงช่องที่จะให้อากาศผ่านตะแกรงขึ้นมาได้<sup>13</sup>

**ช่องดูดลม (Suction Pore)** ช่องดูดลมคือ ช่องที่จะเข็นตรงบริเวณพื้นเตาเพื่อให้เป็นทางลมร้อนไหลผ่านลงข้างล่างออกสู่ปล่องเตาค้านนอก พื้นที่ของช่องดูดลมขึ้นอยู่กับเชื้อเพลิงและกำลังของลมซึ่งคิดเฉลี่ยโดยประมาณ 1:10 - 1:5 ของพื้นที่เตาเป็น

หลัก ช่องคุณครูเจาให้กระจายทั้งพื้นเตา เพราะช่วยทำให้อุณหภูมิภายในเตา สนับสนุน

**ห้องเผาผลิตภัณฑ์ (Firing Chamber)** เป็นส่วนหรือบริเวณที่ใช้วางผลิตภัณฑ์ในการเผาห้องเผานี้จะเป็นบริเวณที่มีอุณหภูมิความร้อนสูงสุดภายในเตาและจะต้องเป็นบริเวณที่สามารถความร้อนได้ดีด้วย ห้องเผานี้จะมีพื้นที่มากที่สุดภายในเตาเพา เพราะเป็นส่วนที่ต้องใช้งาน

สำหรับเตาที่ก่อขึ้นในสมัยโบราณเช่น เตาหูเรียง ถ้วยสูบหัวย ห้องเผาก็อยู่เตาที่เป็นส่วนของพื้นดินที่อยู่ถัดจากช่องใส่ฟืนที่อยู่ด้านหน้าของตัวเตาโดยมีการก่ออิฐให้สูงขึ้นมาเล็กน้อยและขันออกแบบจากผนังด้านข้างของตัวเตาที่ติดกับพื้นดินโดยยื่นยาวออกแบบเล็กน้อยเพื่อทำเป็นจุดตอนระหว่างช่องที่ใส่เชื้อเพลิงกับห้องเผาผลิตภัณฑ์ ส่วนท้ายเตาจะเป็นปล่องที่ระบายน้ำความร้อนและเบนมาตรฐาน บริเวณส่วนที่เป็นห้องเผาผลิตภัณฑ์จะมีรายโดยอยู่บนผิวน้ำของพื้นดิน เพื่อป้องกันความร้อนไม่ให้ไปสัมผัสกับพื้นผิวดินซึ่งเป็นการสูญเสียความร้อนในการเผาผลิตภัณฑ์และเพื่อป้องกันน้ำเคลื่อน ละลายติดพื้น รวมทั้งเตา莽กร และเตาแมงป่อง ห้องเผาก็คือส่วนของพื้นดินที่ต้องโดยด้วยรายเข่นกัน

แต่ถ้าเป็นเตาญี่ปุ่นค ซึ่งได้จัดระบบการเผาแบ่งออกเป็น 3 ตอน คือ ตอนแรกจะเป็นการยุ่นผลิตภัณฑ์ (Pre-Heating Zone) ตอนที่ 2 การเผาผลิตภัณฑ์ (Firing or Heating Zone) และตอนที่ 3 คือการทำให้ผลิตภัณฑ์เย็นตัว (Cooling Zone) ซึ่งแต่ละตอนจะต้องทำงานสัมพันธ์และต่อเนื่องกันตลอดเวลา หลักการของเตาเผานี้คือให้ผลิตภัณฑ์วางเรียงบนรถเข็น โดยรถเข็นจะเคลื่อนที่ไปตามรางเคลื่อนผ่านเข้าไปในญี่ปุ่นค เตาที่มีระดับอุณหภูมิค่อนข า เพิ่มสูงขึ้นในตอนแรกส่วนที่เป็น Pre-Heating Zone ต่อจากนั้นอุณหภูมิจะเพิ่มขึ้นไปจนถึงจุดสูงสุด ตามที่กำหนดไว้ในช่วงตอนที่ 2 คือห้องเผาผลิตภัณฑ์ ซึ่งผลิตภัณฑ์ที่อยู่ในห้องเผานี้ส่วนที่เป็นเนื้อดินบีบจะถึงจุดสูงตัวและนำเคลื่อนทางเกิดการหลอมละลายกลายเป็นเนื้อแก้ว เมื่อผลิตภัณฑ์เคลื่อนออกจากส่วนที่ 3

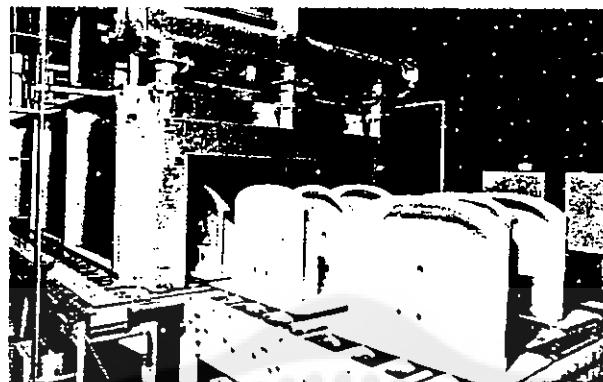
ของเตาเผาซึ่งระดับอุณหภูมิจะค่อย ๆ ลดลง คืออยู่ในตอนของ Cooling Zone เมื่อผลิตภัณฑ์ที่เลื่อนออกจากสายการผลิตภัณฑ์จะเกิดการเย็นตัวพอดี

**เตาอุโมงค์** (Tunnel Kiln) ในปัจจุบันได้พัฒนาเป็นเตาแบบโรลเลอร์ฮาร์ท (Roller Hearth Kiln) โดยผลิตภัณฑ์จะวิ่งบน Roller แทนที่จะวางผลิตภัณฑ์บนรถเข็น ร่างเลื่อนเหมือนในอดีต

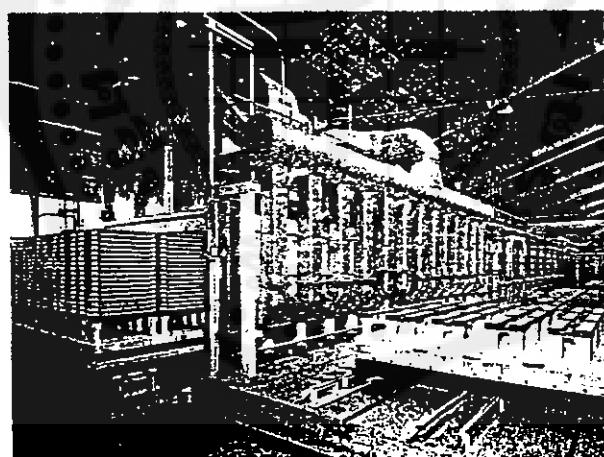
**ผนังเตาและหลังคาเตา** (Roof & Kiln Wall) จะเป็นส่วนที่สำคัญของเตาเผา เช่นกัน เพราะเป็นส่วนที่จะกักเก็บความร้อนให้อยู่ภายในเตาได้มากที่สุด ดังนั้นวัสดุ ต่าง ๆ เช่น ฉนวนความร้อนที่ใช้บุภายในเตาและอิฐทนไฟที่ใช้ก่อจะต้องมีคุณภาพที่ดี ผนังอิฐที่ก่อขึ้นมารองรับหลังคาเตาที่มีรูปแบบโค้ง (Arch) จะต้องมีความแข็งแรง เพราะจะต้องรับน้ำหนักและแรงอัดที่จะเกิดภายในเตาด้วย ส่วนหลังคาเตาที่ก่ออยู่ในลักษณะ รูปโค้งอิฐทนไฟที่ใช้จะต้องมีคุณภาพดีมีการหดตัวและขยายตัวน้อย ดังนั้นการเรียงอิฐ จึงมีส่วนสำคัญอย่างยิ่งในการก่อหลังคาเตา เพราะจะต้องคำนึงถึงความปลอดภัยด้วย

การออกแบบก่อสร้างหลังคาเตาที่มีรูปแบบโค้งจะทำให้หลังคาเตามีความแข็งแรงกว่ารูปแบบอื่น และสามารถสะท้อนทางเดินลมร้อนให้ย้อนกลับสู่เบื้องล่างที่เป็นส่วนพื้นเตาได้ซึ่งทำให้เกิดความร้อนกระจายทั่วเตา

**กำแพงไฟ** (Buffle Wall) เป็นส่วนที่ใช้อิฐทนไฟก่อขึ้นมาภายในเตาเพื่อเป็นกำแพงป้องกันเปลวไฟจากฟืน นำมันหรือแก๊ส ที่จะไม่ให้ถูกผลิตภัณฑ์โดยตรง โดยก่อคั้นระหว่าง Fire Box กับ Firing Chamber การก่อกำแพงไฟนี้จะต้องไม่สูงหรือต่ำจนเกินไป จะต้องให้พอเหมาะสมกับสัดส่วนของเตาและลักษณะของเชื้อเพลิงที่ใช้



การเผาเครื่องสุขภัณฑ์โดยใช้เตา Roller



การเผาผลิตภัณฑ์กระเบื้องโดยใช้เตาอุ่นคง

**ประตูเตา (Door)** ประตูเตาจะทำหน้าที่เปิด - ปิด เมื่อบรรจุผลิตภัณฑ์เข้าเตาเผา เมื่อเพาเสร็จแล้วหลังจากเตาเย็นก็นำผลิตภัณฑ์ออกจากเตาเผา รูปแบบของประตูเตาขึ้นอยู่กับการยกแบบเตาที่จะนำไปใช้ประตูเตาจะอยู่ด้านบน ด้านหน้า ด้านข้างของเตา ก็ได้

ประตูเตาหรือฝาเตา เมื่อทำการปิดเตาแล้วจะต้องไม่ให้มีความร้อนภายในเตาร้าว ให้ลอกอกมาภายนอกได้

สำหรับประตูเตาที่ใช้ฟินเป็นเชือเพลิงเข้า เตาทุเรียง เตาแมงป่อง เตามังกร หลังจากการเผาได้ตามอุณหภูมิที่กำหนดแล้วก็จะทำการปิดเตาโดยการใช้อิฐก่อปิดส่วนหน้าของห้องเผาไฟ (Fire Box) เพื่อไม่ให้ความร้อนของอากาศเตารีบเกินไป โดยจะทำ เช่นนี้เมื่อเพาผลิตภัณฑ์ทุกรัง

**ช่องดูไฟ (Fire Hole)** คือช่องที่จะทะลุประตูเตาด้านหน้า หรือด้านข้างของเตาเผาโดยมีขนาดตามความเหมาะสมที่ใช้ในการคุ้สีไฟดูทุนหนไฟวัดอุณหภูมิ (Cone) ที่ตั้งอยู่ภายในเตา และสามารถดูสอดใส่หรือนำออกของแผ่นทดลอง เนื้อดินและเคลือบช่องดูไฟที่คือจะต้องมีที่ปิดเปิดด้วย

สำหรับช่องดูไฟของเตาไฟฟ้าที่จะมีขนาดเดียวกันกว่าเตาฟิน เตาหนามัน และเตาแก๊ส ที่สำคัญช่องดูไฟนี้สามารถระบายน้ำได้น้ำและแก๊สจากกระบวนการเผาผลิตภัณฑ์ด้วย

**รถเข็นบรรจุผลิตภัณฑ์ (Kiln Car)** เตาเผานิคที่ใช้รถเข็นบรรจุผลิตภัณฑ์ เสื่อนตามรางเข้าเตาเผาได้แก่ เตาชัททิล (Shuttle Kiln) และเตาอุโมงค์ ส่วนบนของรถเข็นจะก่อและปูด้วยอิฐหนไฟและมีการเจาะช่องดูดลม (Suction Pore) มีช่องที่จะไปต่อ เชื่อมกับปล่องระบายน้ำร้อนหรือควัน เมื่อทำการเสื่อนรถเข็นเข้าตัวเตาเผารถเข็นจะกล้ายเป็นส่วนพื้นของห้องเผาผลิตภัณฑ์

**แผ่นบังคับความร้อน (Damper)** คือ แผ่นอิฐหนาไฟที่สอดใส่ไว้ในช่องทางที่ความร้อนจะระบายออกขึ้นสู่ปล่องโดยแผ่นอิฐนี้จะเป็นตัวบังคับให้ความร้อนไม่หลอกจากเตาได้ช้าหรือเร็วซึ่งจะใช้กับเตาแก๊สหรือเตาน้ำมันที่เป็นแบบระบบความร้อนลง (Drown Draft Kiln) การเดือนแผ่นบังคับความร้อนนี้จะมีผลต่อบรรยากาศการเผาภายนอกเตาด้วยโดยจะให้เป็นแบบอกรชิดซึ้ง หรือรีตักซึ้ง ก็ได้

**ปล่องไฟ (Chimney)** จะเป็นส่วนที่มองเห็นได้แต่ไกลและสามารถทำนายได้ว่า ขณะที่เห็นปล่องระบบความร้อนหรือเข้มกว่านี้ เตากำลังเผาอยู่หรือไม่

ปล่องไฟนี้จะเป็นส่วนประกอบของเตาเผาที่ใช้เชื้อเพลิงได้แก่ พื้นถ่านหิน แก๊ส และน้ำมัน ขณะที่เชื้อเพลิงเกิดการสันคากะเกิดก้าช เมื่อควันความร้อนจะต้องระบายออกสู่ภายนอกเตาด้วยปล่องไฟนี้ขนาดและความสูงของปล่องไฟจะต้องมีการคำนวณเพื่อให้เตาเผามีประสิทธิภาพสูงสุดตามขนาดของเตาและเชื้อเพลิงที่ใช้

### ข้อควรพิจารณาในการที่จะสร้างเตาเผา

ข้อคิดที่ควรพิจารณาในการสร้างเตาเผาก็จะมีลักษณะคล้าย ๆ กันกล่าวคือ การใช้ความร้อน การวางแผนกัมท์ที่จะเผา ห้องเผาผลิตกัมท์ และการถ่ายเทความร้อนภายในเตาเผา ลักษณะของเตาเผาที่ใช้อยู่ทั่วไปมีอยู่ 3 แบบคือ เตาเผาแบบระบบความร้อนลง เตาเผาแบบระบบความร้อนเป็นแนวอน และเตาเผาแบบระบบความร้อนลง

สุดแต่ผู้ออกแบบจะนิยมเลือกใช้โดยทั่ว ๆ ไปจะนิยมใช้เตาเผาแบบระบบความร้อนลง เพราะง่ายแก่การตกแต่งทางไฟ ปัจจุบันนี้ยังคงใช้หลักการนึ่งอยู่แต่ก็ได้มีการพัฒนาในรูปแบบและวิธีการควบคุมทำให้การสร้างเตาเผาในปัจจุบันนี้มีประสิทธิภาพสูงขึ้น

ในการสร้างเตาเผาชนิดต่าง ๆ ในสถานศึกษานรือในทางอุตสาหกรรมก็มีแนวพิจารณาที่คล้ายคลึงกันจะแตกต่างกันก็แต่ในเรื่องของรูปแบบที่ต้องสร้างให้เหมาะสม

กับชนิดของผลิตภัณฑ์หรือความต้องการใช้งานต่างๆท่านนี้ หลักเกณฑ์ในการพิจารณาในการสร้างเตาโดยทั่ว ๆ ไปจะค่านึงถึงชนิดของผลิตภัณฑ์และปริมาณที่จะผลิตจะนำมายังพิจารณาขนาดและชนิดของเตาได้ง่ายขึ้น โดยมีหลักเกณฑ์ข้อควรพิจารณาในการสร้างเตา ดังนี้

1. ต้องประหยัดเชื้อเพลิง หรือกำลังงาน ต้องให้สิ้นเปลืองน้อยที่สุด การเลือกใช้ชนิดของเชื้อเพลิง ควรจะเป็นเชื้อเพลิงชนิดที่หาได้ง่าย ราคาถูก ไม่มีปัญหาในการจัดส่ง
2. ต้องมีความคงทนสูง สามารถทำอาหารได้ต่อเนื่องอย่างมีประสิทธิภาพโดยได้รับผลผลิตสูงและที่สำคัญคงทนต่อการใช้งานหรืออายุเตาสูงนาน
3. มีความคล่องตัว กล่าวคือ สามารถใช้เผากับงานไห้หลายชนิด และสามารถปรับปรุงแก้ไขได้ง่าย
4. สะดวกและง่ายต่อการควบคุมการเผา
5. ค่าบำรุงรักษាឤ่า ถ้าเตาเผาใช้วัสดุหรืออุปกรณ์ต่าง ๆ ที่ใช้ก่อเตามีคุณภาพมาตรฐานที่ดีมาใช้แล้ว ปัญหาในการบำรุงรักษาจะมีน้อยมาก และจะมีผลดีไปถึงความปลอดภัยของตัวเตาด้วย รวมถึงอายุการใช้งานของเตาจะยาวนานขึ้น
6. บริเวณและสถานที่ตั้ง เตาแต่ละชนิดนั้นมีขนาดของตัวเตา และความต้องการพื้นที่ใช้สอยในการเผาที่เหมาะสมกับเตาแต่ละชนิด ฉะนั้นสถานที่พื้นที่ที่มีอยู่จะต้องมีความสัมพันธ์กับการเลือกใช้เตาด้วย<sup>15</sup> ดังนั้นควรจะหาที่เหมาะสมจริง ๆ เพราะเมื่อสร้างเตาลงไปแล้วการเคลื่อนย้ายจะลำบากและสิ้นเปลืองมาก

### วัสดุอุปกรณ์เตาเผา

เตาเผาที่ใช้แพลตฟัมที่เซรามิกส์หรือเครื่องปืนดินเผามีความจำเป็นที่จะต้องใช้วัสดุอุปกรณ์ต่าง ๆ เพื่อช่วยให้การดำเนินการเผาแพลตฟัมที่เป็นไปอย่างเหมาะสมและได้ผลดีตามความประสงค์ วัสดุอุปกรณ์ที่ใช้ในเตาไฟฟ้า เตาแก๊ส เตาน้ำมันจะมีส่วนที่ใช้ร่วมกันได้ ยกเว้นของเตาฟืนอาจจะใช้อุปกรณ์ที่แตกต่างกันบ้าง วัสดุอุปกรณ์ที่สำคัญได้แก่

**ชั้นวางผลิตภัณฑ์ (Shelter)** คือแผ่นวางผลิตภัณฑ์ ทำจากวัสดุทุนไฟฟ้า สังเคราะห์ซิลิเกต แผ่นซิลิกอนคาร์บไบด์ (Silicon Carbide) และแผ่นคอร์เดียร์ไรท์ (Cordierite) โดยนำแผ่นนี้มาใช้วางผลิตภัณฑ์ต่าง ๆ เข้าเตาเผา ซึ่งใช้กับเตาไฟฟ้า เตาแก๊ส เตาหนามัน ส่วนใหญ่ที่ใช้กับเตาทั่วไปจะมีลักษณะเป็นแผ่นสีเหลืองจักรัส หรือสีเหลืองผืนผ้า ถ่ายยูในรูปของสีเหลืองจักรัสที่มีขนาด  $40 \times 40 \times 1$  เซนติเมตร ซึ่งมีพื้นที่หน้าตัดใหญ่จะต้องมีการบากทั้ง 4 ด้าน เพื่อลดการบิดเบี้ยวเมื่อได้รับความร้อนสูงเนื่องจากการขยายตัว เวลาใช้ชั้นวางข้าตั้งชั้นวางให้สูงกว่าผลิตภัณฑ์เล็กน้อยโดยการวางข้าตั้งแบบ 3-4 มม แล้วจึงนำแผ่นชั้นวางผลิตภัณฑ์ซ้อนกันขึ้นไปภายใต้เตาเผา

ซึ่งชั้นวางผลิตภัณฑ์จะมีจำนวน่ายทั้งแผ่นซิลิกอนคาร์บไบด์และแผ่นคอร์เดียร์ไรท์ อูปในรูปแผ่นสีเหลืองจักรัส สีเหลืองผืนผ้า และอูปในรูปของแผ่นกลมหรือ 8 เหลี่ยม โดยมีขนาดกว้าง ยาว และหนาต่างกัน ตามมาตรฐานและคุณภาพตามที่กำหนดของแต่ละบริษัทที่ผลิตจำนวน่าย

**ขาตั้งชั้นวาง (Posts)** เป็นขาตั้งสำหรับรองแผ่นชั้นวางผลิตภัณฑ์ภายในเตาเผา ทำด้วยวัสดุทุนไฟฟ้า สังเคราะห์ซิลิเกต ซิลิกอนคาร์บไบด์ และคอร์เดียร์ไรท์ ซึ่งสามารถทนความร้อนได้สูง มีความแข็ง รับน้ำหนักได้ดี ส่วนใหญ่ที่ผลิตจำนวน่ายในท้องตลาด จะเป็นแท่งตัน รูปสามเหลี่ยม สีเหลือง สีเหลืองคอตกลาง โดยมีขนาดความกว้างยาว และความสูงต่างกัน สามารถเลือกนำไปใช้ให้เหมาะสมต่อความต่ำ สูงของผลิตภัณฑ์ที่จัดเรียงเข้าชั้นวางในเตาเผา

**ขาตั้งผลิตภัณฑ์ (Stilts)** เป็นวัสดุอุปกรณ์ที่มีความทนไฟมีความแข็งสามารถรับน้ำหนักได้ดีนำมาใช้เป็นขาตั้งรองผลิตภัณฑ์ในการเผาเคลือบเพื่อให้ผลิตภัณฑ์มีส่วนที่ไม่ติดเคลือบน้อยที่สุด และเพื่อกันไม่ให้เคลือบละลายติดพื้น

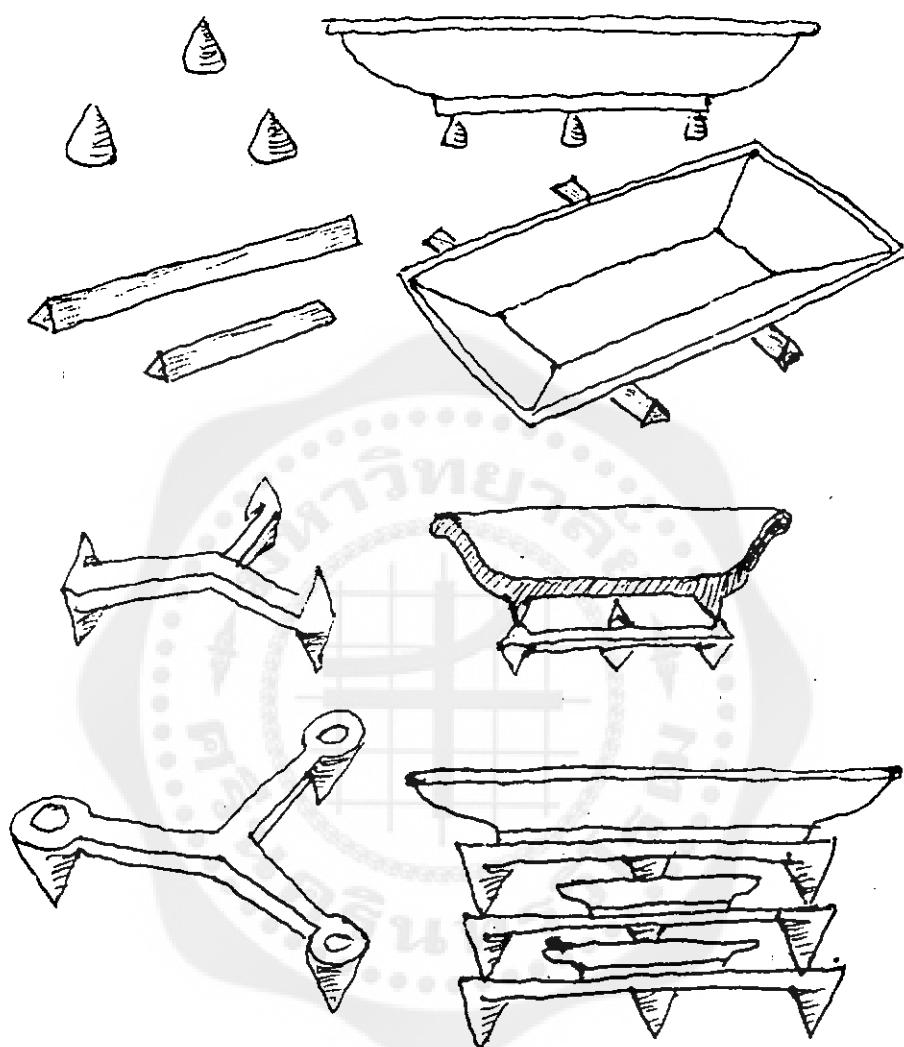
ซึ่งปัจจุบันขาตั้งผลิตภัณฑ์ มีผลิตจำนวนน้อยโดยมีขนาดและรูปร่างต่าง ๆ กัน ซึ่งสามารถเลือกใช้ให้เหมาะสมกับรูปร่างของผลิตภัณฑ์ และมีขาตั้งรองผลิตภัณฑ์แบบวางซ้อนกันได้หลายชั้นด้วย

**หีบคินเพา (Sagger)** หีบคินเพาคือที่ใช้ใส่ผลิตภัณฑ์เข้าเตาเผา ได้แก่ ผลิตภัณฑ์ที่ใช้บนโต๊ะอาหารจำพวกเนื้อคินสโตรนแวร์หรือพอร์สเลนที่มีคุณภาพสูงเพื่อป้องกันฝุ่นละออง เบ้ากวัน และเปลวไฟจะلامเดียบกับพื้นผิวผลิตภัณฑ์ที่เคลือบทำให้ผลิตภัณฑ์เกิดชำนาญจากสิ่งเหล่านี้ได้ หีบคินเพาหรือชิ้นมักจะใช้กับเตาฟืน เตาన้ำมัน และเตาแก๊ส

โดยหีบคินเพาทำจากวัสดุที่ไม่ติดไฟที่สังเคราะห์ขึ้นได้แก่ ซิลิกอนคาร์บไบด์ และคอร์เดียไรท์ นยกจากทำหน้าที่ป้องกันฝุ่นละออง เบ้ากวัน และเปลวไฟalamเดียบกับพื้นผิวผลิตภัณฑ์ที่เคลือบแล้วยังทำหน้าที่เป็นชั้นวางผลิตภัณฑ์และขาตั้งผลิตภัณฑ์ไปในตัวสามารถประยุกต์เนื้อที่ในการเผาได้ด้วย

วัสดุที่กันเคลือบหลอมละลายติดชั้นวางผลิตภัณฑ์ ในการเผาเคลือบผลิตภัณฑ์ แต่ต้องรีบลงครั้งจะพบว่ามีผลิตภัณฑ์บางชิ้นที่เคลือบหลอมละลายเกินไปติดที่ชั้นวางผลิตภัณฑ์ด้วย ทำให้ผลิตภัณฑ์มีตำหนิเสียหายได้ รวมถึงชั้นวางผลิตภัณฑ์ก็เสียหายด้วย ด้านเผาเคลือบผลิตภัณฑ์โดยใช้อุณหภูมิกินไปมาก ๆ อาจจะทำให้เคลือบที่หลอมละลายไหลซึ่งไปติดสู่พื้นเตาได้ด้วย จะทำให้พื้นเตาเกิดชำรุดเสียหาย หรืออิฐทนไฟภายในเตาจะมีตำหนินี้ได้

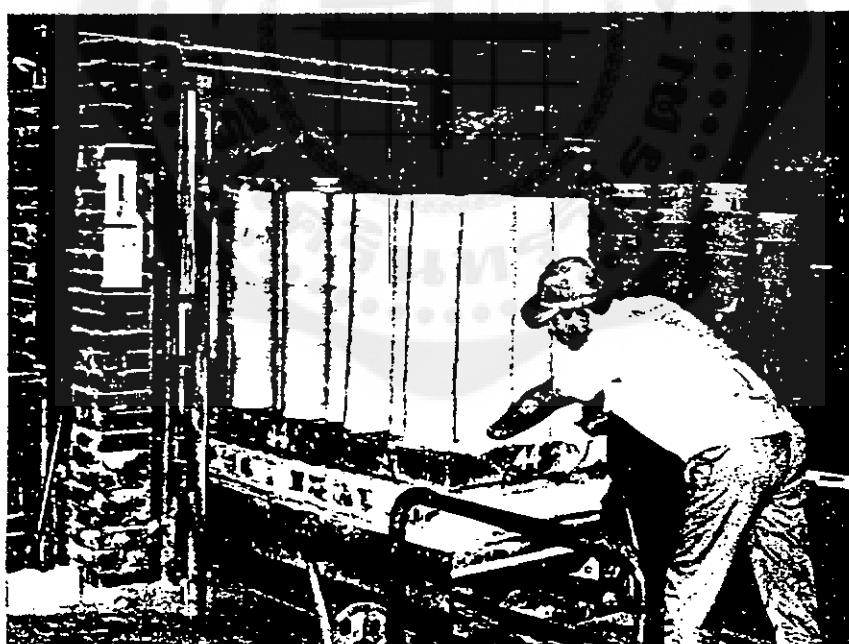
จะนั้นการแก้ปัญหาเบื้องต้น โดยการใช้วัสดุที่มีความทนไฟสูงได้แก่ พงอลูмин่า (Alumina) 3 ส่วน ผสมกับคินขาว 1 ส่วน แล้วนำไปผสมกับน้ำให้อยู่ในรูปของเหลวพอประมาณ โดยนำไปใช้ทาพื้นเตาและชั้นวางผลิตภัณฑ์ก่อนนำไปใช้วางผลิตภัณฑ์เผาเคลือบรวมถึงนำไปทาพื้นของหีบคินเพาด้วย



ขาตั้งผลิตภัณฑ์ลักษณะต่าง ๆ ที่ใช้ในการรองฐานผลิตภัณฑ์  
ในการเพาเคลือบเพื่อป้องกันน้ำเคลือบทิดชั้นวาง



การบรรจุผลิตภัณฑ์ลงหีบดินทนไฟ



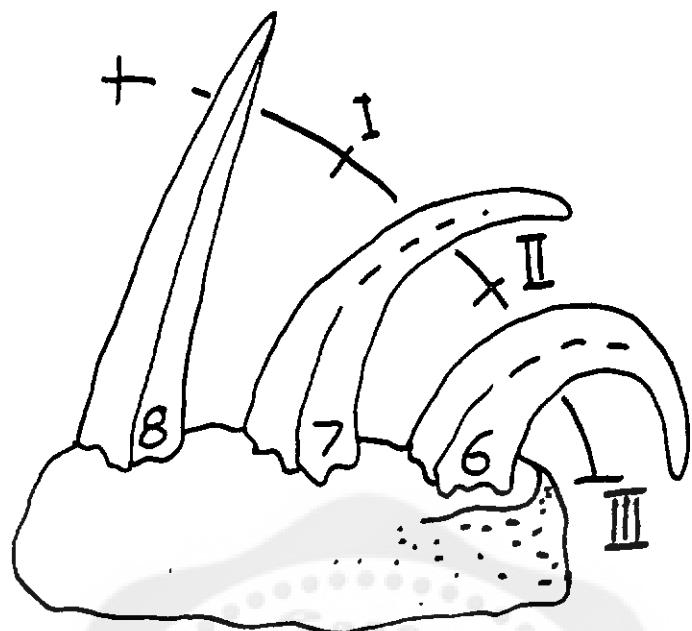
การนำผลิตภัณฑ์ที่บรรจุอยู่ในหีบดินเลื่อนข้ามเพา

**ที่วางโคน (Cone)** ที่สำหรับวางโคนในเตาเผา โดยปกติจะใช้หินอ่อนคินปันไฟสูง ทั่วไปนำมายัดให้เป็นก้อนกลมแล้วนำฐานโคนมาปักเสียบตกแต่งปรับมุมแล้วนำไปวางตรงที่จุดเตรียมไว้ที่ชั้นวางผลิตภัณฑ์ภายในเตาเผาที่ตรงกับช่องดูไฟแล้วทำการทดสอบการมองเพื่อไม่ให้มีการผิดพลาด หลังจากการเผาไปแล้วอาจมองโคนเห็นไม่ชัด เป็นต้น

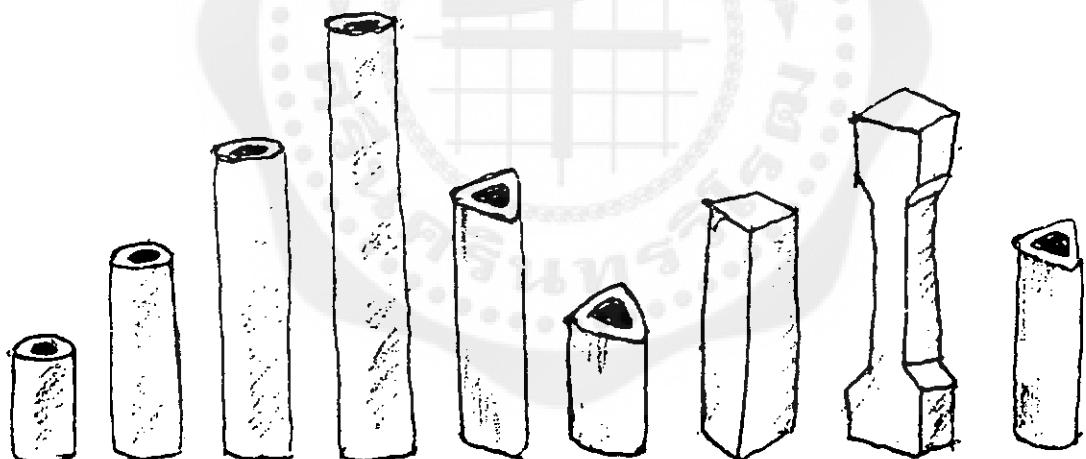
**การบรรจุผลิตภัณฑ์เข้าเตาเผา** ก่อนการบรรจุผลิตภัณฑ์เข้าเตาเผาจะต้องทำความสะอาดเตาและตรวจสอบความเรียบร้อยภายในเตา ก่อน ถ้าเป็นเตาเผาไฟฟ้าควรตรวจสอบคุณภาพของการดูหรือการสังเกตว่ามีข้อดلوดความร้อนขาดหรือไม่ ถ้ามีก็ทำการซ่อมแซมโดยการเปลี่ยนขดลวดเสียก่อนที่จะนำผลิตภัณฑ์เข้าไปบรรจุ

เมื่อทำการตรวจสอบและทำความสะอาดภายในเตาเรียบร้อยแล้ว การบรรจุผลิตภัณฑ์เข้าเตา ถ้ามีผลิตภัณฑ์ที่หลักหลากรูปแบบและมีขนาดความกว้างและความสูงที่แตกต่างกัน ก็จะต้องทำการคัดเลือกขนาดความสูงของผลิตภัณฑ์ที่ใกล้เคียงกันให้วางอยู่ในชั้นวางเดียวกันแล้วปรับมุมหรือเหลี่ยมของผลิตภัณฑ์ให้สอดคล้องกันเพื่อเป็นการประยุกต์พิเศษที่ในเตาเผา ถ้าเป็นผลิตภัณฑ์ที่มีฝาปิด ไม่ควรแยกตัวแยกฝาออกจากกัน อาจจะทำให้ผลิตภัณฑ์บิดเบี้ยวได้ หลังจากการเผาอาจจะปิดไม่สนิทดังเดิม หรือนำฝาไปสวมใส่เข้ากับตัวภาชนะไม่เข้า การบรรจุผลิตภัณฑ์ภายในเตาเผาไม่ควรบรรจุผลิตภัณฑ์แน่นหรือโปร่งจนเกินไป การบรรจุแน่นมากจะมีผลต่ออุณหภูมิโดยการทำให้อุณหภูมิภายในเตาเผาขึ้นช้าลงต้องใช้ระยะเวลานานขึ้นกว่าจะเผาถึงความอุณหภูมิที่กำหนด ส่วนการบรรจุผลิตภัณฑ์ที่โปร่งจนเกินไปเป็นการทำให้เสียพื้นที่ในเตาเผาโดยเปล่าประโยชน์ เพราะการเผาแต่ละครั้งจะต้องสิ้นเปลืองค่าเชื้อเพลิงเหมือนกัน

**การบรรจุผลิตภัณฑ์เข้าเตาสำหรับเตาไฟฟ้าและเตาแก๊ส** นั้นมีวิธีการที่คล้ายคลึงกันทั้งการเผาดินและการเผาเคลือบ ส่วนการบรรจุผลิตภัณฑ์เข้าเตาพื้นและเตาน้ำมันนั้นควรจะบรรจุผลิตภัณฑ์ไว้ในหีบดินเผาเพื่อป้องกันเปลวไฟไปสัมผัสพื้นผิวผลิตภัณฑ์โดยตรงหรือมีผู้คน立ちอยู่ห่างจากวันไฟติดเคลือบของผลิตภัณฑ์จะทำให้ผลิตภัณฑ์เกิดการเสียหายได้



ลักษณะการถอดของทุนทันไฟว์อุณหภูมิความร้อน



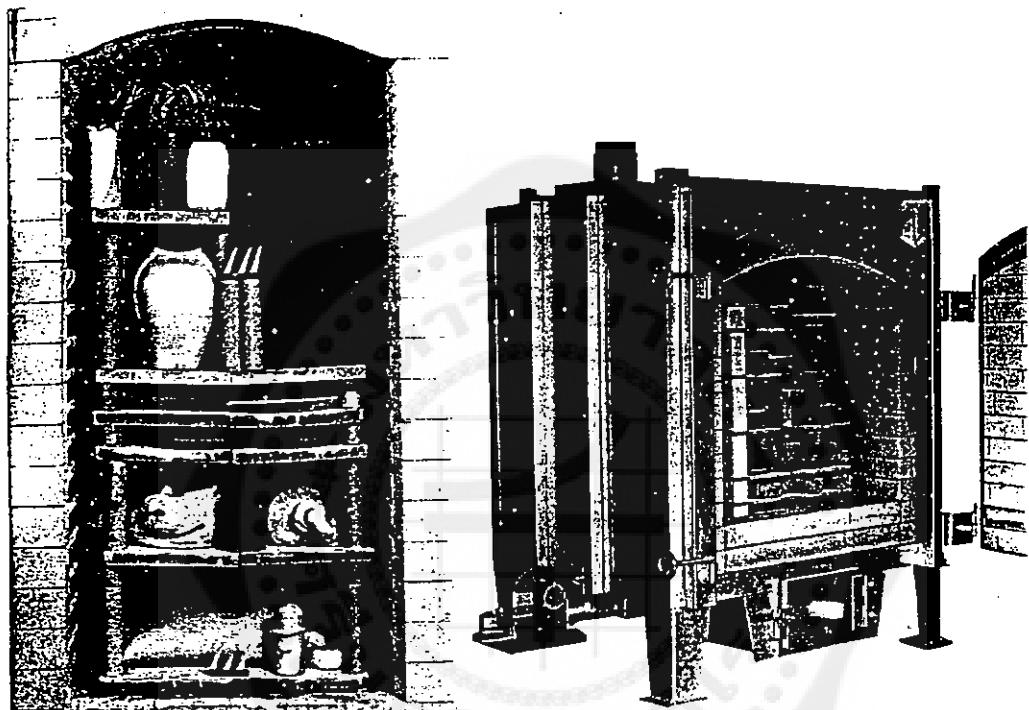
ขาตั้งชี้น้ำงผลิตภัณฑ์ที่มีรูปแบบและขนาดต่าง ๆ

สำหรับการบรรจุผลิตภัณฑ์เพื่อการเผาดินน้ำสามารถให้ผลิตภัณฑ์ทับช้อนหรือสัมผัสสูกกันได้ส่วนการบรรจุผลิตภัณฑ์เพื่อการเผาเคลือบน้ำจะวางทับช้อนหรือสัมผัสโคนกันไม่ได้ เพราะเมื่อน้ำเคลือบเกิดการหลอมละลายจะทำให้ผลิตภัณฑ์ยึดติดกันได้ และสิ่งที่สำคัญการบรรจุห้องข้าวเรียงผลิตภัณฑ์เข้าหากัน ไม่ควรให้ผลิตภัณฑ์วางซิดติดผนังเตาหรือซิดกับขวดลวดความร้อนเด็ดขาด เพราะเมื่อน้ำเคลือบเกิดการหลอมละลายแล้วไปถูกขวดลวดความร้อนไม่ว่าจะถูกน้ำเคลือบกระเด็นใส่ หรือผลิตภัณฑ์ที่เคลือบล้มใส่ขวดลวดความร้อนหรือโคนผนังเตาจะทำให้ขวดลวดความร้อนขาดและผนังเตาเกิดการเสียหายได้

การบรรจุผลิตภัณฑ์เพื่อการเผาเคลือบจะต้องทำการเช็ค หรือทำความสะอาดให้เรียบร้อย ในส่วนของเคลือบที่จะวางสัมผัสถักกับพื้นเตา หรือชั้นวางผลิตภัณฑ์ เช่น ฐานผลิตภัณฑ์ เป็นต้น ส่วนการจัดวางผลิตภัณฑ์ภายในเตาแก๊ส หรือโดยเฉพาะเตาไฟฟ้าจะต้องจัดวางผลิตภัณฑ์ให้น่าจากผนังเตาที่มีขวดลวดความร้อนอยู่อย่างน้อยห่างไม่ต่ำกว่าประมาณ 3 นิ้ว เพื่อความปลอดภัยและความคงทนของขวดลวดความร้อนที่ใช้

**การเผาดิน (Biscuit Firing)** คือการนำผลิตภัณฑ์ที่ผ่านการขึ้นรูปด้วยกรรมวิธีต่าง ๆ พร้อมกับมีการตกแต่งตามวิธีการที่เหมาะสม เมื่อปล่อยให้ผลิตภัณฑ์แห้งสนิทดีแล้วจะต้องมีการตรวจสอบก่อนเบื้องต้นว่าผลิตภัณฑ์มีการแตกกร้าวหรือไม่ในขณะที่ปล่อยให้ผลิตภัณฑ์แห้งสนิท เมื่อตรวจสอบดีแล้วจึงทำการบรรจุขัดเรียงผลิตภัณฑ์เข้าหากันแล้วทำการเผาซึ่งเป็นการเผาครั้งแรกโดยใช้ยุงหภูมิต่ำประมาณ 700-900 องศาเซลเซียส โดยใช้ระยะเวลาประมาณ 6-7 ชั่วโมง สำหรับเตาไฟฟ้าและเตาแก๊ส

การเผาดินเป็นการเผาครั้งแรกของผลิตภัณฑ์เป็นการได้ความชื้นบางส่วนที่ยังหลงเหลืออยู่และสารอินทรีย์ที่อยู่ในเนื้อดินปั้นเพื่อให้เนื้อดินปั้นเกิดการเปลี่ยนสภาพทางโครงสร้างของดินให้มีความคงทน แข็งแกร่งขึ้นในระดับหนึ่ง และเนื้อดินเมื่อถูกน้ำแล้วจะไม่สามารถละลายน้ำไปขึ้นรูปใหม่ได้ จึงทำให้มีความสะดวกในการจับต้องหรือ



การบรรจุผลิตภัณฑ์เข้าเตาเผา

หยิบจันในขณะที่นำไปตกแต่งเพิ่มเติมและชูน้ำเคลือบรวมทั้งเป็นการป้องกันการแตกร้าวในอุณหภูมิตื้น ๆ ของการเผาเคลือบ

วิธีการเผาดินจะต้องทำการเผาโดยการให้ความร้อนและการเพิ่มอุณหภูมิปริมาณของความร้อนขึ้นที่ละน้อยไม่ว่าจะเป็นเตาไฟฟ้า เตาแก๊ส เตาถ่าน หรือเตาฟืน ควรให้ระยะเวลาการเผาสัมพันธ์กับอุณหภูมิความร้อนที่ขึ้นให้ค่อนข้างไปอย่างช้า ๆ ไม่ควรให้อุณหภูมิในการเผาขึ้นเร็วนอกเงินไป เพราะอาจทำให้ผลิตภัณฑ์เกิดการแตกร้าวเสียหายได้โดยเฉพาะผลิตภัณฑ์ที่มีขนาดใหญ่ที่ขึ้นรูปด้วยแป้งหมุน หรือขึ้นรูปด้วยวิธีอิสระ เพราะความหนาบางของผลิตภัณฑ์บางส่วนอาจจะไม่เท่ากัน เมื่อเผาเนื้อดินจะมีการหดตัวถ้ามีฟืนที่ผิวของผลิตภัณฑ์มากอาจจะมีการดึงตัวไม่เท่ากันและน้ำที่ผสมอยู่ในเนื้อดินตอนปั้นที่เหลืออยู่บางส่วนในเนื้อดินอาจจะระเหยกลายเป็นไอน้ำออกมานไม่ทัน ทำให้เกิดแรงดันทำให้ผลิตภัณฑ์เกิดการแตกร้าวได้ ดังนั้นการใช้ระยะเวลาการเผาไม่ควรให้ต่ำกว่า 6-7 ชั่วโมง แต่ถ้าใช้ระยะเวลานานกว่านี้ก็เป็นการดี แต่ทั้งนี้ต้องขึ้นอยู่กับขนาดของเตา ชนิดของเชื้อเพลิงที่ใช้และขนาดของผลิตภัณฑ์ด้วย โดยเฉพาะการเผาในเตาฟืนจะต้องค่านิ่นการเผาโดยวิธีการสูญไฟที่ละน้อย เนื่องจากเปลวไฟอาจไปสัมผัสโคนผลิตภัณฑ์และความร้อนภายในเตาที่ถูกผลิตภัณฑ์ที่ไม่สำเร็จหักกัน อาจทำให้ผลิตภัณฑ์เกิดการเสียหายได้ง่าย รวมถึงหลังจากการเผาตามอุณหภูมิที่กำหนดแล้วจะต้องปล่อยให้อุณหภูมิกายในเตาลดลง หรือให้เตาเย็นลงมากที่สุด อุณหภูมิกายในเตาไม่ควรสูงเกิน 90 องศาเซลเซียส โดยประมาณถึงจะเปิดประตูเตาแล้วนำผลิตภัณฑ์ออก มีฉะนั้นผลิตภัณฑ์จะเกิดการแตกร้าวได้ เนื่องจากผลิตภัณฑ์จากร้อนมากระทบอากาศเย็นภายในออกเตา

ส่วนผลิตภัณฑ์ที่ผลิตในระบบอุตสาหกรรมขนาดใหญ่ เช่น กระเบื้องปูพื้น หรือกระเบื้องบุพนัง จะทำการเผาครั้งแรกที่อุณหภูมิสูงกว่าการเผาเคลือบครั้งหลัง เพราะสามารถทำการตรวจสอบการบิดงอ การแตกร้าว การมีรูพรุน ฯลฯ ของผลิตภัณฑ์ เมื่อพบก็จะทำการคัดออกนำไปส่วนที่ดีและผ่านการตรวจสอบแล้วถึงจะนำไปเคลือบที่อุณหภูมิต่ำกว่าจะทำให้เป็นการประยักษ์เคลือบและการสูญเสียจะลดน้อยลงเป็นการลดต้นทุนการผลิตอย่างหนึ่ง

### การเผาเคลือบ (Glost Firing)

การเผาเคลือบเป็นการเผาเพื่อให้น้ำเคลือบที่ติดอยู่บนพื้นผิวผลิตภัณฑ์เกิดการหลอมละลายกลายเป็นเนื้อแท้กับชานอุ่นบนพื้นผิวผลิตภัณฑ์โดยติดเป็นเนื้อเดียวกันจะมันไว้ไว้หรือด้านก์ได้ เคลือบและเนื้อผลิตภัณฑ์จะมีความแข็งแกร่งเพิ่มขึ้น โดยเนื้อดินจะสูญตัวเพิ่มขึ้นเช่นกันสามารถทนกรดและค่างได้ ของเหลวหรือน้ำไม่สามารถซึมผ่านได้หรือซึมผ่านได้น้อย

อุณหภูมิที่ใช้ในการเผาเคลือบจะขึ้นอยู่กับชนิดของเคลือบ เช่น เคลือบไฟคำหรือเคลือบไฟสูง โดยมีสูตรส่วนผสมและวัตถุคับที่ใช้ในการทำเคลือบแตกต่างกัน ดังนั้น การเลือกใช้เคลือบผลิตภัณฑ์จะต้องเลือกให้เหมาะสมกับผลิตภัณฑ์ที่จะนำไปใช้ให้ตรงกับวัตถุประสงค์ เช่น เพื่อประโยชน์ใช้สอยหรือเพื่อความงาม เป็นต้น

ดังตัวอย่างเช่น การใช้เคลือบไฟคำที่มีสูตรส่วนผสมของตะกั่วหรือบอร์แมกซ์ นำไปเคลือบผลิตภัณฑ์ที่นำไปใช้ระดับตกแต่ง เช่น กระเบื้องมุงหลังคาวัด แต่ตะกั่วหรือบอร์แมกซ์ไม่ได้ใช้ป้องฟริต เมื่อนำกระเบื้องประเภทนี้ไปใช้มือถูกน้ำฝนตะกั่วหรือบอร์แมกซ์ บางส่วนที่อยู่ในกระเบื้องเคลือบยังสามารถละลายได้อよ ดังนั้นการป้องน้ำฝนจากหลังคาควรมารับประทานจะเป็นอันตรายได้เช่นกัน

การเผาเคลือบไฟคำที่เป็นเคลือบตะกั่วหรือบอร์แมกซ์จะมีจุดหลอมตัวที่สูง ดังนั้นการเผาเคลือบชนิดนี้ที่อุณหภูมิ 700-800 องศาเซลเซียส จะต้องระมัดระวังเมื่อเผาถึงจุดที่อุณหภูมิกำหนดไว้จะต้องหยุดไฟทันที มิฉะนั้นน้ำเคลือบจะไหลดติดชั้นวางหรือหีบดินที่ใช้จะทำให้ผลิตภัณฑ์เสียหายได้ถึงแม่การเว้นไม่เคลือบตรงฐานผลิตภัณฑ์ไว้มากก็ตาม

ส่วนการเผาเคลือบไฟสูงที่ใช้อุณหภูมิตั้งแต่ 1,250 องศาเซลเซียสขึ้นไปโดยมีสูตรส่วนผสมของสารที่ช่วยลดอุณหภูมิ (Flux) น้อยการเผาเคลือบชนิดนี้เมื่อเผาถึงอุณหภูมิตามที่กำหนดแล้วก็อ เคลือบถึงจุดสูงตัวแล้วควรเชื้อไฟหรือทำอุณหภูมิความ

ร้อนให้คงที่ไว้ชั่วครู่ เพื่อให้เคลือบหลอมตัวอย่างดี มีผิวเรียบสม่ำเสมอ กันแล้วทำการปิดไฟและจะต้องปิดครุต่าง ๆ เช่น ช่องดูไฟที่มีอยู่ ถ้าเป็นเตาแก๊สหรือเตาน้ำมันก็จะต้องทำการปิดช่องระบายความร้อน (Damper) ด้วยเพื่อให้ความร้อนภายในเตาเย็นตัวลง อย่างช้าๆ ก่อนจะนำผลิตภัณฑ์ออกจากเตาเพาจะต้องรอให้เตาเย็นตัวลงถึงอุณหภูมิประมาณ 90 องศาเซลเซียส เช่นเดียวกับการเผาดินจึงทำการปิดเตาแล้วนำผลิตภัณฑ์ออก ถ้าเปิดเตาในขณะที่เตายังอุณหภูมิสูงอยู่ จะทำให้ผลิตภัณฑ์เกิดการแตกร้าวได้ เช่นเดียวกับการเผาดินแล้วยังทำให้อิฐภายในเตาเผาเกิดการแตกร้าวได้เช่นกัน เพราะปฏิกริยาของกระแทบที่เย็น

การเร่งไฟหรือเพิ่มอุณหภูมิความร้อนภายในเตาจะต้องเป็นไปอย่างเหมาะสมในอัตราโดยเฉลี่ยประมาณ 50-100 องศาเซลเซียสต่อชั่วโมง

### การเผาสีบนเคลือบ (Over Glaze Firing)

เป็นการนำผลิตภัณฑ์หรือภาชนะเครื่องปั้นดินเผาที่ผ่านการเผาเคลือบไฟสูงมาแล้วเป็นชนิดเคลือบใสหรือเคลือบสีขาวแล้วนำมาราดแต่งเบี้ยน漉คลายด้วยสีบนเคลือบ หรือการใช้รูปอกสีบนเคลือบนำไปติดบนพื้นผิวผลิตภัณฑ์แล้วนำไปเผาด้วยเตาไฟฟ้าที่อุณหภูมิประมาณ 700-900 องศาเซลเซียส ขึ้นอยู่กับอัตราส่วนผสมของวัตถุดินที่นำมาทำสีว่าจะสุกตัวที่อุณหภูมิใด

การใช้สีทองสีเงิน หรือสีทองแดง ไปตกแต่ง โดยวิธีการตัดเส้นหรือเป็นการเน้นให้ผลิตภัณฑ์นั้นเกิดความแวงวาวขึ้นบางส่วน เช่น การเปลี่ยนเส้นขอบฝาของกล่องสีทองที่หรือการลงสีทองที่จุกหรือปลายขอบฝาภาชนะวิธีการใช้สีทองให้เกิดผลดีนั้นจะต้องเบียนสีทองไม่ให้ทับสีบนเคลือบ สีทองถึงจะสดใส

ถ้าเกิดการเบียนสีทองผิดพลาดจำเป็นต้องลบออกครับปล่อยให้สีทองแห้งเสียก่อน แล้วใช้ของมีคมบุดสีทองออกแล้วใช้น้ำร้อนคายเช็ดอีกครั้ง สีทองจะหมดไปถ้าใช้ทินเนอร์เช็ดเลยโดยไม่มีการบุดสีทองออกเวลาเผาตรงรอยเช็ดด้วยทินเนอร์จะเกิดคราบสีม่วงขึ้น<sup>16</sup>

การเผาสีบันเคลือบและการเผาสีทองบนเคลือบจะต้องพอดตามอุณหภูมิที่กำหนด เพราะสีบันเคลือบเหล่านี้ส่วนใหญ่จะเป็นสีสำเร็จรูปซึ่งบรรจุท่อผู้ผลิตจะมีเอกสารข้อมูลแนะนำวิธีการนำไปใช้เจกให้เป็นอยู่แล้ว ดังนั้น การเผาสีบันเคลือบถ้าเกิดเผาเกินอุณหภูมิที่กำหนดสีบางสีจะจางหายไปได้ส่วนที่เหลือบางสีจะซีดจางและมีรอยค่าทางเกิดขึ้น การเผาสีทองห้ามเผาร่วมกับผลิตภัณฑ์ที่จะทำการเผาดิน เพราะคิดว่าการใช้อุณหภูมิการเผาที่ใกล้เคียงกันจะนำมาเพาร่วมกันได้ ถ้าเกิดนำสีทองบนเคลือบมาเผาร่วมกับการเผาดิน สีทองที่เผาออกมานะจะหมองไม่สดใส เพราะสีทองจะถูกไอ้น้ำที่ระเหยออกมานอกจากผลิตภัณฑ์ส่วนที่ทำการเผาดินอยู่

การเผาสีทองจะใช้อุณหภูมิโดยประมาณ 750-800 องศาเซลเซียส และการเผาสีบันเคลือบหรือสีทองบนเคลือบจะใช้เตาแก๊สเผาก็ได้เช่นกัน แต่ต้องนำผลิตภัณฑ์ที่เป็นสีบันเคลือบและสีทองบนเคลือบไปบรรจุใส่ในหีบดินเผา (Sagger) ให้มิดชิดแต่ควรจะนำไปเผาด้วยเตาไฟฟ้าจะเหมาะสมกว่า

### การวัดอุณหภูมิความร้อน

ในการเผาดินหรือเผาเคลือบมีความจำเป็นจะต้องทราบถึงอุณหภูมิความร้อนภายในเตาเผาที่ถูกต้อง ถ้าไม่ทราบอุณหภูมิภายในเตาเผา จะทำให้การเผาผลิตภัณฑ์ต่าง ๆ เกิดการเสียหายได้ เช่นการเผาเคลือบไม่สุก หรืออาจจะเผาเคลือบเลยอุณหภูมิที่กำหนดจะทำให้เคลือบไอลายยืดติดชั้นรองเตาหรือติดพื้นเตา เป็นต้น ในอดีตสมัยโบราณการเผาอาจจะใช้อุณหภูมิไม่สูงมากนัก เช่น การสูญเผาผลิตภัณฑ์กลางแจ้ง การเผาลักษณะแบบนี้อาจจะใช้ประสบการณ์จากการสังเกตคุณภาพลักษณะที่ว่าเผาสุกหรือยังหรืออาจจะใช้การนับระยะเวลาของการเผาว่า เป็นวันเป็นคืนผลิตภัณฑ์ถึงจะใส่น้ำใส่ข้าวได้เป็นต้น

ในปัจจุบันการวัดอุณหภูมิความร้อนภายในเตาเผานิคต่างๆ ไม่ใช่เรื่องยาก เพราะปัจจุบันมีความเจริญก้าวหน้าทางเทคโนโลยีมาก จึงทำให้มีเครื่องวัดอุณหภูมิภายในเตาเผามีหลายชนิดหลายแบบสามารถวัดอุณหภูมิความร้อนได้อย่างละเอียดถี่ถ้วน

และวัดได้ในอุณหภูมิที่สูงมาก เพราะการวัดอุณหภูมิความร้อนภายในเตาเผาที่ถูกต้อง เป็นสิ่งสำคัญต่อการเผาผลิตภัณฑ์ให้ได้คีและสมบูรณ์ เป็นต้น

ในที่นี้จะกล่าวถึงการวัดอุณหภูมิโดยการใช้อุปกรณ์ในการวัดอุณหภูมิความร้อนภายในเตาเผาที่มีใช้กันอยู่ตามสถานศึกษาโดยทั่วไปพอสังเขป

คำว่า Pyrometer คือ เครื่องมือที่วัดความร้อน มาจากคำว่า Pyro คือความร้อน ส่วน Meter คือเครื่องวัด หรือการวัด

อุปกรณ์หรือเครื่องมือที่ใช้วัดอุณหภูมิความร้อนภายในเตาเผามีหลักเกณฑ์หลายหลักเกณฑ์ที่นำมาใช้สร้างเครื่องมือวัดอุณหภูมิได้โดยในที่นี้จะกล่าวถึงอาศัยหลักเกณฑ์ การเปลี่ยนแปลงแรงเกลื่อนไฟฟ้าของสารหนึ่ง เมื่อสัมผัสกับสารต่างชนิดแล้วจะดูดสัมผัสนั้น ได้รับความร้อนจะเกิดค่าความแตกต่างของศักดิ์ไฟฟ้าขึ้นค่าหนึ่งคือเกิด Difference Electrical Potential ค่านี้จะเกิดการเปลี่ยนแปลง ถ้าเพิ่มอุณหภูมิหรือลดอุณหภูมิที่จุดสัมผัสนั้น ดังนั้นเมื่อจุดสัมผัสนี้ได้รับความร้อนภายในเตาเผาจะทำให้เกิดแรงเกลื่อนของกระแสไฟฟ้าที่ต่อมาก็ Pyrometer ที่ติดตั้งไว้บนอกเตาบอกค่าอุณหภูมิความร้อนภายในเตาเผาเป็นตัวเลขของจำนวนองศาเซลเซียสและองศาfarene ไกค์ จากหลักการอันนี้ก็สามารถวัดอุณหภูมิความร้อนได้สูงถึง 1,500 องศาเซลเซียส โดยมีชื่อเรียกเครื่องวัดอุณหภูมิความร้อนแบบนี้ว่า Electrical Thermocouple หรือ Thermocouple Pyrometer ซึ่งเครื่องวัดอุณหภูมิความร้อนชนิดนี้ ปัจจุบันก็ยังนิยมใช้กันอยู่โดยทั่วไป

### Cone หรือทุ่งทนไฟวัดอุณหภูมิ

เป็นวัสดุอุปกรณ์ที่นำมาใช้วัดอุณหภูมิความร้อนภายในเตาเผานิยมใช้กับการเผาเคลือบที่กำหนดอุณหภูมิโดยประมาณในช่วงอุณหภูมิใดอุณหภูมิหนึ่ง แล้วไปเทียบตามหมายเลขอและการทวนไฟของ Cone นั้น

Cone หรือทุ่งทนไฟวัดอุณหภูมิทำขึ้น โดยใช้หลักเกณฑ์การใช้สูตรส่วนผสมของวัตถุดินที่ใช้ทำผลิตภัณฑ์ทางเคมีกันมาผ่านกระบวนการความร้อนจะเกิดการ

หลอมตัวได้ ณ ที่อุณหภูมิหนึ่ง วัตถุคิบที่ใช้เป็นส่วนผสมในการทำ Cone ก็ได้แก่ ดินหินฟันม้า หินเขียวหุমาน และสารประกอบตัวอื่นที่ทำหน้าที่เป็นฟลัก (Flux) วัตถุคิบเหล่านี้จะต้องมีความบริสุทธิ์สูงและเม็ดละเอียดแล้วนำไปซึ่งตามสูตรส่วนผสมที่คิดคำนวณขึ้นเป็นสูตรต่าง ๆ นำไปบดให้ส่วนผสมของวัตถุคิบกลุกเคลือบเป็นเนื้อดียวกัน และละเอียดขึ้น โดยใช้น้ำที่ผสมกับการที่ทำการอินทรีย์สารเล็กน้อยแล้วนำไปอัดขึ้นรูป เป็นแท่งสามเหลี่ยมปลายแหลม ฐานตัดมุมเอียง 82 องศา และนำเข้าเตาเผาทดสอบ เทียบอุณหภูมิว่าสูตรส่วนผสมใดที่หลอมตัว ณ ที่อุณหภูมิที่กำหนดนั้น เป็นดัง

Cone หรือทุ่นท่นไฟวัดอุณหภูมิที่เป็นมาตรฐานมีจำหน่าย และเป็นที่นิยมใช้อยู่ทั่วไปมีอยู่ 2 ชนิด คือ ก้อนคิอ

Seger Cone ใช้กันในประเทศญี่ปุ่น เยอรมันนี ส่วน Orton Cone ใช้กันในสหราชอาณาจักรและยุโรป รวมถึงประเทศไทยด้วย โดย Orton Cone นั้นจะมีอยู่ 2 ขนาดคือ ขนาดใหญ่ และขนาดเล็ก จะทำเป็นรูปลักษณะที่เป็นแท่งสามเหลี่ยมปลายแหลมฐานตัดทำมุมเอียง 82 องศา โดยมีการทำสัญญาลักษณ์ที่เป็นหมายเลขอยู่บนลำตัว Cone จะมีตั้งแต่ 022 เทียบอุณหภูมิความร้อนได้เท่ากับ 585 องศาเซลเซียส จนถึง 42 เทียบอุณหภูมิความร้อนได้เท่ากับ 2,015 องศาเซลเซียส การใช้โดยการตรวจสอบเบอร์ Cone และอุณหภูมิที่เทียบได้ จากตารางทุ่นท่นไฟวัดอุณหภูมิชนิด Orton Cone ที่หน้าภาคผนวก 2

Cone นี้จะใส่เตาเผาในตำแหน่งที่สามารถมองเห็นได้ในตรงกับช่องดูไฟโดยการใส่ตัวเดียวกันที่ถูกต้องนั้นต้องใช้ครั้งละ 3 ตัว โดยเรียงจากขวาซ้าย หรือจากน้อยไปมาก หันส่วนแบบของ Cone ทำมุมกับฐานที่กว้าง 82 องศา และหันด้านที่มีตัวเลขเข้าหาตัว การอ่าน Cone จะยืดตัวกลางเป็นหลักซึ่งเป็นตัวที่บอกอุณหภูมิที่ต้องการ การล้มของ Cone เมื่อเผาถึงจุดสูงตัวจะต้องล้มตามเข็มนาฬิกาถึงจะถูกต้อง โดย Cone ตัวแรกจะล้มราบตัวที่สองจะอีกประมาณ สองนาฬิกา และตัวที่สามจะอีกหนึ่งนาฬิกา<sup>17</sup> เช่นถ้าต้องการเผาเคลือบที่อุณหภูมิ 1,210 องศา จะมีวิธีการวาง Cone ที่ใช้ดังนี้ คือใช้

Cone เบอร์ 7 โดยมีจุดหลอมตัวที่อุณหภูมิ 1,215 องศาเซลเซียส โดยใช้วิธีการทดสอบการวาง Cone 3 ตัว โดยการเรียงจากความซ้าย หรือจากน้อยมากไปมาก ดังนั้น Cone ตัวแรกคือ เบอร์ 6 โดยมีจุดหลอมตัวที่ 1,201 องศาเซลเซียส Cone ตัวที่ 2 ถัดมาคือ Cone เบอร์ 7 และเรียงถัดมาคือ Cone เบอร์ 8 มีจุดหลอมตัวที่อุณหภูมิ 1,236 องศาเซลเซียส โดยมีการวางให้มีระยะห่างกันพอสมควร เมื่อทำการเผาแล้วต้องให้ Cone เบอร์ 7 หลอมและอุ่นประมาณ 2 นาทีก้า ส่วน Cone เบอร์ 6 จะลีมราบไปกับพื้น และ Cone เบอร์ 8 จะหลอมและอุ่นหนึ่งนาทีก้า จึงจะได้อุณหภูมิความร้อนที่กำหนดคือ 1,210 องศาเซลเซียส โดยประมาณ Cone นี้นิยมใช้วัดอุณหภูมิความร้อนภายในเตาไฟฟ้า เพราะบรรยายการเผาเป็นแบบอกรชีเดชั่น ซึ่งไม่มีผลผลกระทบต่อ Cone เพียงแต่ต้องตั้ง Cone ให้ถูกวิธีและไม่ควรวางชิดผนังเตาที่ใกล้กับช่องดูไฟมากเกินไป เพราะอาจจะมีอากาศเย็นไหลผ่านเข้าไปตรงๆ คนนี้ได้ทำให้ Cone ล้มยาก

ส่วนการนำ Cone ไปใช้วัดอุณหภูมิความร้อนในเตาพื้น เตาแก๊ส หรือเตาน้ำมัน ซึ่งมีบรรยายการเผาเป็นแบบรีดักชั่น บรรยายการเผานี้มีผลต่อการลีมตัวของ Cone ให้เกิดการเปลี่ยนแปลงล้มเร็ว ล้มช้าได้ เพราะผลจากเปลวไฟและเขม่าควัน จึงควรใช้ร่วมกับเครื่องวัดอุณหภูมิอื่น ๆ เช่น Thermocouple Pyrometer เพื่อทำการตรวจสอบอุณหภูมิความร้อนภายในเตาให้ถูกต้องมากขึ้น เป็นต้น

**การคุณภาพ** ในการเผาผลิตภัณฑ์ที่ใช้ฟืนเป็นเชื้อเพลิงส่วนมากจะเป็นการเผาผลิตภัณฑ์พื้นบ้านในแต่ละท้องถิ่นที่ใช้อุณหภูมิในการเผาไม่สูงมากนักแต่ก็มีบางแห่งที่เผาได้ในอุณหภูมิสูงก็เพราะมีการพัฒนารูปแบบของเตาเผาและมีการใช้วัสดุ อุปกรณ์ที่ก่อเตาที่ดีขึ้น ผลิตภัณฑ์ที่ผลิตได้แก่ โถง อ่าง ไฟ กระถางตื้น ไม้อิฐ และหม้อดินเผา ในการเผาผลิตภัณฑ์โดยการใช้เตาพื้นในอดีตจะไม่มีเครื่องวัดอุณหภูมิที่ใช้ส่วนมากการตรวจสอบอุณหภูมิความร้อนภายในเตาเผาได้จากประสบการณ์ การดู การสังเกต และการปฏิบัติ จากการเผาแต่ละครั้ง

ซึ่งการดูนี้ได้จากการสังเกตคุณภาพที่เปลี่ยนไปแต่ละช่วง

ดังนั้นการคุณไฟนี้จะต้องเป็นผู้มีประสบการณ์และมีความชำนาญเพียงพอเมื่อคุณไฟแล้วสามารถคาดคะเนว่าสีไฟแต่ละสีที่เปลี่ยนไปอยู่ในช่วงอุณหภูมิประมาณเท่าไร

เมื่อต้องการเผาให้ผลิตภัณฑ์คงอุดสกัดตามอุณหภูมิที่กำหนดไว้ จะต้องเผาให้ถึงสีไฟครูเป็นสีอะไร ซึ่งการเผาผลิตภัณฑ์ภายในเตาเผาไม่ว่าจะเป็นเตาฟืน เตาแก๊ส เตาไฟฟ้า หรือเตาน้ำมัน ภายในเตาเผามีสีไฟที่เกิดขึ้นเป็นสีต่าง ๆ ซึ่งสามารถนำไปเปรียบเทียบว่าอยู่ในช่วงอุณหภูมิความร้อนประมาณที่เท่าไร ได้ดังนี้<sup>18</sup>

สีแดงอ่อน	อยู่ในช่วงอุณหภูมิ	475-650	องศาเซลเซียส
สีแดงเข้ม	อยู่ในช่วงอุณหภูมิ	650-750	องศาเซลเซียส
สีแดงสว่าง	อยู่ในช่วงอุณหภูมิ	750-825	องศาเซลเซียส
สีส้ม	อยู่ในช่วงอุณหภูมิ	825-900	องศาเซลเซียส
สีส้มเหลือง	อยู่ในช่วงอุณหภูมิ	900-1,090	องศาเซลเซียส
สีเหลืองอ่อน	อยู่ในช่วงอุณหภูมิ	1,090-1,320	องศาเซลเซียส
สีเหลืองสว่างของขาว	อยู่ในช่วงอุณหภูมิ	1,320-1,540	องศาเซลเซียส

การใช้ไฟเป็นเชื้อเพลิงในการเผาผลิตภัณฑ์ไม่ว่าว่าจะเป็นการเผาไฟดำหรือเผาไฟสูง สามารถใช้ตัวอย่างที่ทำเป็นชิ้นทดลองเด็ก ๆ ที่ใช้เนื้อดินปืนและนำเคลือบตัวเดียว กับผลิตภัณฑ์ที่กำลังเผาริงว่ายู่ในเตาที่คำแนะนำสามารถใช้คีบหรือเกี่ยวอุกมาลาได้ เมื่อคุณไฟแล้วจะช่วงอุณหภูมิได้ว่าเนื้อดินและเคลือบมีการสูญเสียแล้ว ถ้าคีบหรือเกี่ยวอุกมาลาแล้วชิ้นทดลองยังไม่มีการสูญเสีย ก็นำใส่เข้าไปภายในเตาใหม่ หรืออาจจะมีการตั้ง Cone ใช้วัดอุณหภูมิภายในเตาไปด้วยก็ได้เช่นกันเพื่อป้องกันไม่ให้เกิดการผิดพลาดกับการเผาผลิตภัณฑ์นั้น ๆ

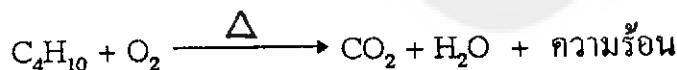
การวัดอุณหภูมิความร้อนจากการคุณไฟนี้ ในปัจจุบันมีอุปกรณ์เครื่องมือการวัดอุณหภูมิด้วยการเทียบสีจากเปลวไฟ เครื่องนี้ได้แก่ Optical Pyrometer or Radiation

Pyrometer ซึ่งเป็นอุปกรณ์ที่วัดอุณหภูมิไม่ได้ติดตั้งไว้กับตัวเตา จึงเป็นการสะดวกในการนำไปใช้เพื่อสามารถใช้ได้ทุกโอกาสและทุกเวลาที่ต้องการ การวัดอุณหภูมิด้วยเครื่อง Optital Pyrometer นี้คือการวัดความเข้มของแสงโดยการใช้กล้องส่องที่ภายในมีเลนซ์ทำหน้าที่รวมแสง โดยส่องผ่านช่องคูไฟ เข้าไปในที่วางผลิตภัณฑ์ซึ่งจะมีความเข้มของแสงที่แผ่ออกมากจากผลิตภัณฑ์ที่เผาอยู่โดยจะมีคลื่นความยาวของแสงที่แสดงออกมากเป็นเส้นแสดงออกมาที่หน้าปัดเครื่องวัด โดยการทำงานของวงจรี้เดคโโนนิกที่ใช้กระแสไฟจากแบตเตอรี่ (Battery) แล้วนำไปเปรียบเทียบกับตารางอุณหภูมิสามารถอ่านค่าของอุณหภูมิได้เลย อุปกรณ์ชนิดนี้มักจะนำไปใช้ควบคู่กับอุปกรณ์เครื่องมือที่วัดอุณหภูมิความร้อนชนิดอื่น ๆ ด้วยเพื่อความแม่นยำ

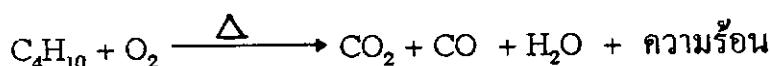
**บรรยากาศในการเผา (Firing Atmosphere)** การเผานาทางเซรามิกส์หรือเครื่องปั้นดินเผาคือการเพิ่มอุณหภูมิความร้อนให้แก่ผลิตภัณฑ์ถึงจุดสุกตัวในส่วนของเนื้อดินปั้นและนำเคลือบในเตาภายใต้บรรยากาศที่เหมาะสม เพื่อให้ผลิตภัณฑ์เครื่องปั้นดินเผามีคุณสมบัติที่ดีขึ้น

โดยบรรยากาศการเผาผลิตภัณฑ์เครื่องปั้นดินเผา แบ่งออกเป็น 2 แบบคือ

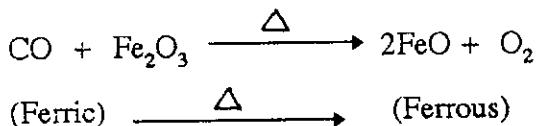
1. เผาแบบออกซิเดชัน (Oxidation Firing) เป็นการเผาที่ปล่อยให้อากาศหรือออกซิเจนเข้ารวมตัวกับเชื้อเพลิงเกิดการเผาใหม้อ่างสมบูรณ์ เช่น ใช้เชื้อเพลิงที่เป็นแก๊ส



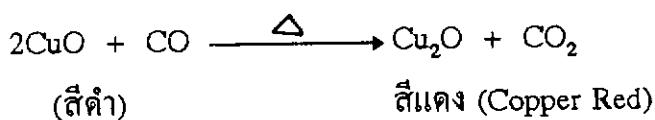
2. เผาแบบบริดักชัน (Reduction Firing) คือการเผาที่ให้มีปริมาณของเชื้อเพลิงสูงภายในเตาจะทำให้อากาศเข้าไปในเตาน้อยกว่าและมีผลให้การเผาใหม่ไม่สมบูรณ์ซึ่งมีก๊าซคาร์บอนอนอนนอกไชด์ (CO) เหลืออยู่ด้วย



การเผาแบบบริดักชั้นนี้จะมีผลต่อเนื้อดินปืน เพราะทำให้เหล็กออกไซด์ ( $Fe_2O_3$ ) ที่มีอยู่ในดินเปลี่ยนจาก Ferric Form เป็น Ferrous Form ทำให้ดินเกิดเป็นสีครามอ่อน ขึ้น ทำให้ดูเนื้อดินปืนขาวขึ้น



เพราะบรรยากาศการเผาแบบบริดักชั้นจะเป็นการช่วยให้เกิดการฟอกสีของเนื้อดินปืนให้ขาวขึ้นเนื่องจากเหล็กออกไซด์ในเนื้อดินที่ผ่านการเผาวิธีนี้จะอยู่ในสภาพเพอร์รัสออกไซด์ ( $FeO$ ) ที่มีออกซิเจนเป็นองค์ประกอบต่ำสุดจะทำให้สีเนื้อดินอ่อนเป็นสีครามอ่อนมากทำให้กลืนสภาพสีของเนื้อดินตามปกติที่มีสีออกขาวเหลืองเดือน้อย จึงทำให้ดูเนื้อดินปืนที่เผาในบรรยากาศบริดักชั้นมีความขาวเพิ่มขึ้น และจะทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงของสีในเคลือบโดยเฉพาะใช้กอปเปอร์ออกไซด์ (Black Copper) เพาในบรรยากาศบริดักชั้นจะเกิดเป็นสีแดงได้ แต่ถ้าเผาแบบออกซิเดชันจะได้สีเขียวไว้กานเนื่องจากการเผาแบบบริดักชั้นบรรยากาศในเตาเผาจะมีก๊าซออกซิเจนน้อยจึงทำให้การเผาไม่ได้สมบูรณ์จะทำให้เกิดก๊าซคาร์บอนมอนอกไซด์ ( $CO$ ) ขึ้นด้วย ซึ่งบรรยากาศการเผาจะที่เชื้อเพลิงลูกใหม้แบบที่จะต้องการก๊าซออกซิเจนเพิ่มจึงทำให้ไปเย่งออกซิเจนจากสารประกอบต่าง ๆ ที่เจือปนอยู่บนผิวผลิตภัณฑ์ໄค์แก่ Black Copper ( $CuO$ ) จึงถูกบรรยากาศในเตาเผาเย่งเอาก๊าซออกซิเจนไปด้วย



จึงทำให้เคลือบสีเขียวจากกอปเปอร์กล้ายเป็นเคลือบสีแดงที่ได้จากกอปเปอร์ภายใต้บรรยากาศการเผาแบบบริดักชั้น และเคลือบที่ใช้เหล็กออกไซด์เป็นสารให้สีถ้าเผาในบรรยากาศบริดักชั้น จะเกิดเป็นสีเขียวได้ แต่ถ้าเผาในบรรยากาศออกซิเดชันจะໄค์สีน้ำตาล เป็นต้น ดังนั้นบรรยากาศการเผาแบบบริดักชั้นจึงมีความสำคัญเพราะมีผลต่อเนื้อ

## คินปัน และสารให้สีในเคลือบเพรำมีการเปลี่ยนแปลงไปจากการเผาแบบออกซิเดชั่น

วิธีการเผาแบบบรรยายศาสออกซิเดชั่นกับเตาชัทเทล (Shuttle Kiln) ที่ใช้แก๊สเป็นเชื้อเพลิง โดยการเผานั้นจะมีหลักการอยู่ว่าจะต้องทำให้บรรยายศาสการเผาใหม่ของเชื้อเพลิงเป็นไปอย่างสมบูรณ์โดยมีกําชອอกซิเจนอย่างเพียงพอหรือมากเกินพอซึ่งทำได้โดยการเปิดแคมเปอร์หรือแผ่นควบคุมความร้อนของเตาให้หมด ซึ่งจะต้องทำการปรับหัวพ่นไฟ (Burner) ให้เกิดการเผาใหม่มีโดยเร็วพอที่จะไล่แก๊สที่เกิดจากการเผาใหม่ให้หลุดออกจากเตาไปโดยเร็วที่สุด พร้อมกับการตรวจสอบโดยการวัดความดันแก๊สภายในเตาเผาโดยคูโน่โน้มิเตอร์ (Monometer) ความดันของแก๊สจะต้องเป็นลบ การตรวจสอบอีกวิธีหนึ่งก็โดยการดูและสังเกตจากการนำเทียนไขที่จุดไฟไปจ่อตรงช่องควไฟ ถ้าเปลวไฟของเทียนไข เอนเข้าหาเตาแสดงว่าบรรยายศาสในเตาเผาเป็นแบบออกซิเดชั่น ส่วนการเผาบรรยายศาสแบบบรีคัทชั่น คือการเผาใหม่ของเชื้อเพลิงที่ไม่สมบูรณ์เพรำภัยในเตาเผามีกําชອอกซิเจนไม่เพียงพอจึงทำให้เกิดไหม้คาวัน และกําชาร์บอนมอนอนออกไซด์ (CO) ขึ้นภายในเตาด้วย ซึ่งการเผาบรรยายศาสแบบบรีคัทชั่นนี้อุณหภูมิความร้อนจะขึ้นช้ากว่าการเผาแบบออกซิเดชั่น จึงทำให้ใช้วิธีการเผาผลิตภัณฑ์เริ่มต้นด้วยบรรยายศาสแบบออกซิเดชั่นไปจนถึงอุณหภูมิความร้อนโดยประมาณ 950-1,100 องศาเซลเซียส แล้วจึงทำการปรับเปลี่ยนบรรยายศาสการเผาเป็นแบบบรีคัทชั่น โดยการเลื่อนปีดแผ่นควบคุมความร้อนของเตาเผาเข้าไปโดยประมาณครึ่งหนึ่งของแผ่นควบคุมความร้อนที่มีอยู่พร้อมกับการตรวจสอบการวัดความดันแก๊สภายในเตาเผาโดยคูโน่โน้มิเตอร์ (Monometer) ความดันของแก๊สจะต้องเป็นบวก การตรวจสอบอีกวิธีการหนึ่งก็โดยการดูและสังเกตจากการนำเทียนไขที่จุดไฟไปจ่อตรงช่องควไฟ ถ้าเปลวไฟของเทียนไขบนออกห่างจากตัวเตาแสดงว่าบรรยายศาสภัยในเตาเผาเป็นแบบบรีคัทชั่น แล้วเผาต่อไปจนถึงอุณหภูมิที่กำหนดอาจจะมีการแซะอุณหภูมิความร้อนให้คงที่สักครู่ก่อนทำการปิดเตาเผา

การตรวจสอบบรรยายศาสการเผาควรใช้อุปกรณ์ต่าง ๆ ประกอบเพื่อให้ได้ผลที่ชัดเจน เช่น เครื่องวัดออกซิเจน ( $O_2$  Meter) และเครื่องวัดคาร์บอนมอนอนออกไซด์ (CO

Meter) แบบเคลื่อนที่ ซึ่งเป็นอุปกรณ์ที่จำเป็นสำหรับการควบคุมบรรจุภัณฑ์ที่ได้มาตรฐาน<sup>19</sup>

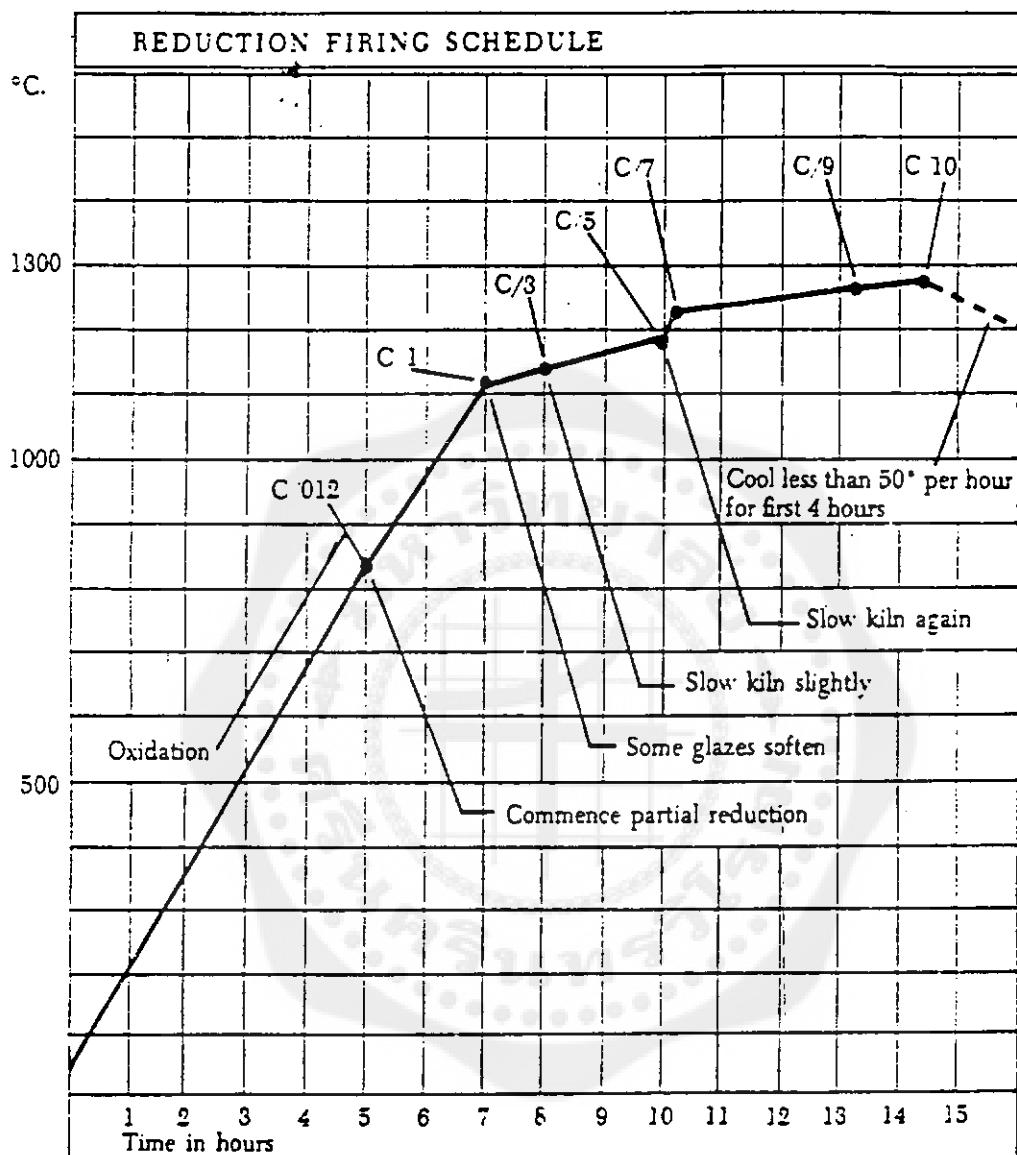
ในการผลิตภัณฑ์เชรามิกส์หรือเครื่องปั้นดินเผาไม่ว่าจะใช้เตาฟืน เตาแก๊ส เตาหัวมัน หรือเตาไฟฟ้า ควรจะมีการบันทึก หรือจดประวัติของผลิตภัณฑ์ รูปแบบขนาดสัดส่วน วิธีการเรียงผลิตภัณฑ์ในเตาเผา จำนวนปริมาณของผลิตภัณฑ์ที่เผาในแต่ละครั้ง อุณหภูมิที่กำหนดของเหลืองอุณหภูมิที่กำหนดในแต่ละช่วงของการเผา บรรจุภัณฑ์ที่ใช้ การเร่งอุณหภูมิ และที่สำคัญควรทำการฟอกอุณหภูมิความร้อนที่เพิ่มนี้ในแต่ละช่วงอุณหภูมิความร้อน การปรับบรรจุภัณฑ์จากอุกซิเคชั่น เป็นรีดกัชช์ ช่วงการแซ่ อุณหภูมิให้คงที่ ช่วงปิดเตาโดยให้มีความสัมพันธ์กับระยะเวลาของการเผาตามที่กำหนดขึ้นในแต่ละช่วงแต่ละตอนเพื่อที่จะเก็บไว้เป็นข้อมูลสำหรับการผลิตภัณฑ์ที่มีลักษณะเหมือนกันในครั้งต่อไปเพื่อป้องกันข้อผิดพลาดโดยจะทำให้ผลิตภัณฑ์เกิดการสูญเสียได้

### ปฏิกริยาระเหยของน้ำและการสูกตัวของเนื้อดินปั้น เมื่อผ่านกระบวนการความร้อน

การนำผลิตภัณฑ์เชรามิกส์หรือเครื่องปั้นดินเผาไปผ่านกระบวนการความร้อน หรือนำไปเผาเพื่อให้ผลิตภัณฑ์มีความแข็งแกร่งสามารถทนกรดและด่างได้ รวมถึงของเหลวไม่สามารถซึมผ่านได้ เพราะเนื้อดินปั้นเกิดการสูกตัวและมีการเปลี่ยนแปลงทางกายภาพ (ฟิสิกส์) และทางเคมี โดยเมื่อเนื้อดินปั้นได้รับอุณหภูมิความร้อนในช่วงอุณหภูมิต่าง ๆ เนื้อดินปั้นจะเกิดการเปลี่ยนแปลงซึ่งพ้องจะแยกออกเป็น 3 ขั้นตอน ดังต่อไปนี้

1. Dehydration Period กือ ช่วงที่น้ำเกิดการระเหยออกจากเนื้อดินปั้น ซึ่งมีอยู่ 2 ระยะคือ

1.1 Mechanical Dehydration กือจุดเริ่มต้นของอุณหภูมิความร้อนที่ให้แก่เนื้อดินปั้นเริ่มตั้งแต่อุณหภูมิความร้อน 20-150 องศาเซลเซียส สิ่งที่เกิดขึ้นกับเนื้อดินปั้นก็คือน้ำที่นำมาผสมกับเนื้อดินปั้นตอนนี้จะรูปที่ยังคงเหลืออยู่เริ่มระเหยกลายเป็น



ตารางกราฟการเผาในระบบ Reduction

ภาพจาก Daniel Rhodes. Kiln Design Construction and Operation.

ไอօนจากเนื้อดินปืน ถ้าหดอุณหภูมิความร้อนแค่ช่วงนี้ เนื้อดินจะแห้งสนิท แต่ถ้านำไปผสมกับน้ำใหม่ ดินนี้ก็จะอ่อนและมีความเหนียวเหมือนเดิม<sup>20</sup>

1.2 Chemical Dehydration คือช่วงที่ให้อุณหภูมิความร้อนต่อจากระยะแรกกีจ 150-600 องศาเซลเซียส สิ่งที่เกิดขึ้นกับเนื้อดินปืนก็คือ อุณหภูมิความร้อนจะเพาได้น้ำไม่เลกูลที่อยู่ในดิน ( $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ) ระหว่างออกไนรีลีดินในรูปของ Meta Kaoline ( $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2$ ) ถ้าหดอุณหภูมิความร้อนในช่วงนี้นำเนื้อดินไปผสมกับน้ำอีกครั้งหนึ่งเนื้อดินจะไม่ย่อยสลายไม่สามารถนำไปเข็นรูปใหม่ได้อีก<sup>21</sup>

2. Oxidation Period คือช่วงที่ให้อุณหภูมิความร้อนตั้งแต่ 350-950 องศาเซลเซียส เป็นการเผาໄลแก๊สที่เกิดจากเผาไหม้ของสิ่งต่าง ๆ ที่ปะปนอยู่ในเนื้อดินปืนได้แก่ พวกลินทรีสาร เศษไม้ใบหญ้า จะถูกเผาให้หมดไป ถ้ามีอินทรีสารผสมอยู่ในเนื้อดินมาก เมื่อถูกความร้อนเผาเนื้อดินจะเป็นโพรงมีรูพรุนเกิดขึ้น แต่ถ้าทำการเผาร็ว และก้าวกระบวนการไม่สามารถระเหยออกทันอาจจะดันเนื้อดินปืนให้เกิดการแตกร้าวได้ ในช่วงนี้การเผาควรจะให้อุณหภูมิความร้อนขึ้นอย่างช้า ๆ นอกจากนี้ยังมีเศษแร่ต่าง ๆ ที่เจือปนอยู่ในเนื้อดินปืนได้แก่ พวกลแมกนีเซียมคาร์บอนেต แมกนีเซียมชัลฟ์ หรือแคลเซียมคาร์บอนे�ต แคลเซียมชัลฟ์ สารประกอบที่อยู่ในรูปดังกล่าวเมื่อถูกความร้อนจะเกิดการแตกตัวเป็นก้าช ดันออกมายากเนื้อดินปืนทำให้เนื้อดินปืนแตกหักได้ ดังนั้นในการเผาผลิตภัณฑ์ในช่วงอุณหภูมิความร้อน 400-950 องศาเซลเซียส และในช่วงปลายของอุณหภูมิความร้อนควรแซ่อุณหภูมิความร้อนไว้ให้นานพอสมควรจนมั่นใจว่า สามารถไล่ก้าชคาร์บอนออกจากเนื้อดินปืนได้หมด มีฉะนั้นจะมีผลต่อเคลือบผลิตภัณฑ์ในภายหลัง เพราะก้าชที่ยังขังอยู่ในเนื้อดินปืนไม่หมดจะดันให้ผิวเคลือบเกิดรูพรุน ตอนเผาเคลือบได้

และในช่วงอุณหภูมิความร้อน 573 องศาเซลเซียสจะมีผลต่อการเปลี่ยนแปลงของซิลิกา (Silica) ที่อยู่ในรูปของอัลฟ่าซิลิกา และเบต้าซิลิกา จะมีสัมประสิทธิ์การขยายตัวและหดตัว ร้อยละ 2 โดยซิลิกานี้จะเป็นส่วนหนึ่งที่อยู่ในรูปของอนุภาคของเม็ด

คินถ้าเพาเร็จทำให้ผลิตภัณฑ์เกิดการแตกร้าวในช่วงอุณหภูมินี้ ดังนั้นในช่วงอุณหภูมนี้จะต้องดำเนินการเผาให้อุณหภูมิความร้อนสูงขึ้นอย่างช้า ๆ เพื่อการให้เปลี่ยนรูปของอัลฟ่าซิลิกา เป็น เบต้าซิลิกา เป็นไปอย่างสมบูรณ์

การเผาในช่วง Oxidation Period นี้เนื้อดินปืนจะเกิดการเปลี่ยนแปลงทางกายภาพและทางเคมีทางด้านน้ำหนัก ขนาด และสี

3. Vitrification Period คือช่วงที่ให้อุณหภูมิความร้อนตั้งแต่ 900 องศาเซลเซียส ขึ้นไปซึ่งเนื้อดินปืนโดยทั่วไปที่ใช้ทำผลิตภัณฑ์จะประกอบไปด้วยส่วนผสมของดิน หินฟันม้า หินเบี้ยวอนุมาน ซึ่งอยู่ในสูตรส่วนผสมที่ใช้ทำเนื้อดินปืนประเภทต่าง ๆ นั้นเมื่อเนื้อดินปืนเหล่านี้ได้รับอุณหภูมิความร้อนประมาณ 1,000-1,100 องศาเซลเซียส หินฟันม้าที่มีผสมอยู่ในเนื้อดินปืนเริ่มมีการหลอมละลาย และจะทำให้หินเบี้ยวอนุมาน (Silica) เริ่มหลอมละลายตามไปด้วยซึ่งการหลอมของซิลิกาทำให้เกิดผลึกที่อยู่ในรูปของ Cristobalite ขึ้นในช่วงนี้ของเหลวที่หลอมมาจากการหินฟันม้าและซิลิกานางส่วนจะมีความหนืดมาก เมื่อเนื้อดินปืนได้รับอุณหภูมิความร้อนที่สูงขึ้นประมาณ 1,100-1,200 องศาเซลเซียส อนุภาคของเนื้อดินที่เกิดการหลอมละลายแล้วจะไหลไปอุดรูพรุนตามช่องว่างของผลึกซิลิกาและอุบลิน่าทำให้เกิดเนื้อดินแน่นทึบขึ้น ถ้าเพิ่มอุณหภูมิความร้อนขึ้นโดยประมาณ 1,200-1,280 องศาเซลเซียส ถ้าหากมีส่วนผสมของเนื้อดินและอุณหภูมิที่พอเหมาะสมจะมีการตกผลึกใหม่ในเนื้อดินปืนได้ เพราะอุบลิน่าและซิลิกาในเนื้อดินจะรวมตัวกันเป็นผลึก Mullite ( $3\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2$ ) มีลักษณะเป็นผลึกรูปเข็ม ทำให้เนื้อดินมีความแข็งแกร่งเพิ่มขึ้น ถ้าเนื้อดินมีส่วนผสมของหินฟันม้ามากเกินไปจะทำให้เนื้อดินปืนนี้เกิดการหลอมตัวมากจนเกินไป ทำให้เนื้อดินปืนเกิดการบูรตัวได้

ในการเผาผลิตภัณฑ์เครื่องปืนดินเผาที่นำไปใช้ทำภาชนะใส่อาหาร จะต้องเผาให้เนื้อดินปืนเกิดการสุกตัว ถ้ายเป็นสารเนื้อแน่น ทึบขึ้น เราเรียกว่า เพาถึง Vitrified และการเกิด Sintering ที่ให้ค่าความหนาแน่นของสารสมบูรณ์แบบ คือเนื้อดินปืนจะไม่มีความพรุนตัว ถ้ามีก็น้อยมาก

## เชิงอรรถท้ายบทที่ 7

<sup>1</sup> เสริมศักดิ์ นาคบัว. เตาเผาเครื่องเคลือบดินเผาทางภาคเหนือของประเทศไทย 2511. หน้า 4.

<sup>2</sup> กรณี พันธุภาพร. เซรามิกส์เบื้องต้น. 2534. หน้า 200.

<sup>3</sup> กรณี พันธุภาพร. เซรามิกส์เบื้องต้น. 2534. หน้า 200.

<sup>4</sup> กาญจนะ แก้วกำเนิด. “อุตสาหกรรมเซรามิกส์ภาคเหนือ”, ในการอบรมเชิงปฏิบัติการเรื่องเทคโนโลยีอุตสาหกรรมเซรามิกส์ เพื่อการพัฒนาอุตสาหกรรมเซรามิกส์ในภาคอีสาน. 2530. หน้า 4.11.

<sup>5</sup> ทวี พรหมพุกย์. เตาและการเผา. 2525. หน้า 24.

หากที่มีลักษณะคล้ายคลึงกันอาจแยกข้อต่างกันได้

<sup>6</sup> กาญจนะ แก้วกำเนิด. “อุตสาหกรรมเซรามิกส์ภาคเหนือ”, ในการอบรมเชิงปฏิบัติการเรื่องเทคโนโลยีอุตสาหกรรมเซรามิกส์ เพื่อการพัฒนาอุตสาหกรรมเซรามิกส์ในภาคอีสาน. 2530. หน้า 4.9.

<sup>7</sup> กรณี พันธุภาพร. เซรามิกส์เบื้องต้น. 2534. หน้า 204.

<sup>8</sup> ทวี พรหมพุกย์. เตาและการเผา. 2525. หน้า 47.

<sup>9</sup> ทวี พรหมพุกย์. เตาและการเผา. 2525. หน้า 23.

<sup>10</sup> ทวี พรหมพุกย์. เตาและการเผา. 2525. หน้า 23.

<sup>11</sup> Y. Kato. “เตาเผา” ในเอกสารวิชาการเครื่องปั้นดินเผา. 2513. หน้า 100.

<sup>12</sup> อรุณ วัฒนรังสรรค์. “เตาเผาเซรามิกส์”, ในการอบรมเชิงปฏิบัติการเรื่องเทคโนโลยีอุตสาหกรรมเซรามิกส์ เพื่อการพัฒนาอุตสาหกรรมเซรามิกส์ในภาคอีสาน. 2530. หน้า 6.3.

<sup>13</sup> Y. Kato. “เตาเผา” ในเอกสารวิชาการเครื่องปั้นดินเผา. 2513. หน้า 104.

<sup>14</sup> ทวี พรหมพุกย์. เตาและการเผา. 2525. หน้า 45.

<sup>15</sup> กรณี พันธุภาพร. เซรามิกส์เบื้องต้น. 2534. หน้า 213.

<sup>16</sup> ทวี พรหมพุกย์. “เครื่องถ่ายแบบช่องคู่และลายน้ำทอง”, การแสดงศิลปะเครื่องปั้นดินเผาแห่งชาติครั้งที่ 6. 2535. หน้า 109.

<sup>17</sup> ทวี พรมพฤกษ์. เข้าและออกจากเมือง. 2525. หน้า 108.

<sup>18</sup> ทวี พรมพฤกษ์. เข้าและออกจากเมือง. 2525. หน้า 112.

<sup>19</sup> Hachiro Miyachi. “ปัญหาโครงสร้างเตาและการพัฒนาวิธีการเผา”.

ในรายงานทางวิชาการ ศพค. 2539. หน้า 16.

<sup>20</sup> ทวี พรมพฤกษ์. เข้าและออกจากเมือง. 2525. หน้า 103.

<sup>21</sup> ทวี พรมพฤกษ์. เข้าและออกจากเมือง. 2525. หน้า 103.

## บรรณานุกรม

- กาญจนะ แก้วกำเนิด. “อุตสาหกรรมเซรามิกส์ภาคเหนือ”, ใน การอบรมเชิงปฏิบัติการเรื่องเทคโนโลยีเซรามิกส์เพื่อการพัฒนาอุตสาหกรรมเซรามิกส์ในภาคอีสาน. ขอนแก่น: มหาวิทยาลัยขอนแก่น, 2530.
- ไกนล รักษ์วงศ์. วัสดุดินที่ใช้ในเครื่องปั้นดินเผาและเนื้อดินปั้น. นนทบุรี : โรงเรียนมาตรฐานเคราะห์, 2535.
- ขอหนំ ซอว์. เครื่องปั้นดินเผาไทย. เอกสารวิชาการชุดเครื่องปั้นดินเผาลำดับที่ 1 โครงการศึกษาเครื่องปั้นดินเผาศูนย์ส่งเสริมวัฒนธรรม มหาวิทยาลัยเชียงใหม่. กรุงเทพฯ : โรงพิมพ์คราฟท์แมน, ม.ป.ป.
- ชาตรุวงศ์ กีระนันท์. เอกสารประกอบการสอนวิชาเครื่องปั้นดินเผา. ม.ป.ท, 2518.
- จิรา จงกล. “เครื่องถ้วยสูงทั้งแบบและสารคดีโลก”, ใน เครื่องถ้วยในประเทศไทย. กรมศิลปากรจัดพิมพ์เนื่องในโอกาสวันเฉลิมพระชนมพรรษาสมเด็จพระนางเจ้าฯ พระบรมราชินีนาถ ครบสี่รอบ วันที่ 12 สิงหาคม 2523. กรุงเทพฯ : อัมรินทร์การพิมพ์, 2523.
- จิรพันธ์ สมประสงค์. เทคนิคการสร้างสรรค์ศิลปะเครื่องปั้นดินเผา (แนวทางสู่อาชีพอิสระ). กรุงเทพฯ : ไฮเดียนสโตร์, 2536.
- ชน อยุทธี. วัฒนธรรมปั้นดินเผาในสมัยก่อนประวัติศาสตร์. กรมศิลปากรอนุญาตให้จัดพิมพ์เนื่องในงานพระราชทานเพลิงศพ นายวาก ฉุลลงทะเบียน วันที่ 21 พฤษภาคม 2516. กรุงเทพฯ : โรงพิมพ์ครุสภา, 2516.
- ชน อยุทธี. สมัยก่อนประวัติศาสตร์ในประเทศไทย. กรมศิลปากรจัดพิมพ์ในงานเดี๋ยวพระราชดำเนินทรงเปิดพิพิธภัณฑสถานแห่งชาติพระนคร วันที่ 25 พฤษภาคม 2510.
- ณัฐกฤศ พันธุ์. “เครื่องถ้วยสมัยลพบุรี ในจังหวัดบุรีรัมย์”, ใน เครื่องถ้วยในเอเชียอาคเนย์ ระหว่างพุทธศตวรรษที่ 15-22. ม.ป.ท., ม.ป.ป. อัดสำเนา.

ทรัพยากรธรรมี, กรม. “โครงการพัฒนาเครื่องปืนดินเผา จังหวัดราชบุรี”, อุณหสูตรดินเผา ดินเหนียวที่ใช้ทำโถ่ราชบุรี. กรุงเทพฯ: กองการเมืองแร่ กรมทรัพยากรธรรมี, 2540.

ทวี พرحمพุกนย์. เครื่องเคลื่อนดินเผาเบื้องต้น. กรุงเทพ : ไฮเดียนสโตร์, 2523.

ทวี พرحمพุกนย์. เตาและภารผา. เอกสารนิเทศการศึกษา ฉบับที่ 245 หน่วยศึกษานิเทศก์ กรมการศึกษาด้วยเทคโนโลยีสารสนเทศ 2525.

บริการอุดสาหกรรม, กอง. กรมส่งเสริมอุดสาหกรรม. เทคโนโลยีการผลิต ผลิตภัณฑ์ Whiteware. ม.ป.ท., ม.ป.ป. อัคสำเนา.

โนราวนะดี, กอง. กรมศิลปากร. ฐานแม่น้ำน้อย. กรุงเทพ : โรงพิมพ์ชุมนุมสหกรณ์แห่งประเทศไทย, 2531.

ปรีชา พิมพ์ขาวนำ. เคลื่อนแขวนมิกส์. กรุงเทพ : อักษรเจริญทัศน์, 2530.

ปรีชา พิมพ์ขาวนำ. เซรามิกส์. กรุงเทพ : สำนักพิมพ์ฯพลาสติกนิพัทธ์, 2527.

ไพบูลย์ อิงคิริวัฒน์, ไพบูลย์ หล้าสมศรี และกิติชัย ระมิงค์วงศ์. เอกสารประกอบการอบรมเชิงปฏิบัติการเกี่ยวกับเทคโนโลยีการทำพิมพ์ปุ่นปลาสเตอร์สำหรับผลิตภัณฑ์เครื่องปืนดินเผา. เชียงใหม่ : ศูนย์วิจัยเทคโนโลยีเซรามิกส์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ร่วมกับบริษัทราฟราเฟรสเทียร์ จำกัด, 2539.

กรณ์ พันธุ์ภาร. เซรามิกส์เบื้องต้น. ชลบุรี : มหาวิทยาลัยบูรพา, 2534.

วิเชียร ศิริประภาวัฒน์. การตกแต่งเครื่องปืนดินเผา. เอกสารลำดับที่ 2401 แผนกเครื่องปืนดินเผา. กรุงเทพฯ : วิทยาลัยเทคโนโลยีและอาชีวศึกษาวิทยาเขตเพะซ่าง. อัคสำเนา.

วิเชียร ศิริประภาวัฒน์. ดินและเนื้อดินปืน. เอกสารลำดับที่ C.CB 2801 แผนกเครื่องปืนดินเผา. กรุงเทพฯ : วิทยาลัยเทคโนโลยีและอาชีวศึกษาวิทยาเขตเพะซ่าง. อัคสำเนา.

วิทยาศาสตร์, กรม. “ดินขาว”, เอกสารวิชาการเครื่องปืนดินเผา. ในการสัมมนาเรื่องเครื่องปืนดินเผา, ครั้งที่ 1 วันที่ 1-3 ธันวาคม 2513.

วิทยาศาสตร์, กรม. “เตาเผา”, เอกสารวิชาการเครื่องปืนดินเผา. ในการสัมมนาเรื่องเครื่องปืนดินเผา, ครั้งที่ 1 วันที่ 1-3 ธันวาคม 2513.

วิทยาศาสตร์, กรม. “แหล่งวัตถุคิม”, เอกสารวิชาการเครื่องปั้นดินเผา. ในการสัมมนา เรื่องเครื่องปั้นดินเผา. ครั้งที่ 2 วันที่ 14 - 16 กันยายน 2514.

วิทยาศาสตร์ เทคโนโลยี และการพัฒงาน, กระทรวง. เอกสารทางวิชาการเครื่องปั้นดินเผา. กรุงเทพฯ : ศูนย์เทคโนโลยีโลหะและวัสดุแห่งชาติ กระทรวงวิทยาศาสตร์ กระทรวงวิทยาศาสตร์ เทคโนโลยี และการพัฒงาน, 2538.

วิทยาศาสตร์ เทคโนโลยี และการพัฒงาน, กระทรวง. เทคโนโลยีเชรูมิกส์เบื้องต้น.

กรุงเทพฯ : ศูนย์วิจัยและพัฒนาอุตสาหกรรมเครื่องปั้นดินเผา กรมวิทยาศาสตร์ บริการ, 2529.

วิสิฐ ตีรภวัฒนาภูล. การศึกษาเครื่องปั้นดินเผาจากแหล่งตามผากลุ่มเวียงกาหลง. วิทยานิพนธ์ ศศ.ม. กรุงเทพฯ : มหาวิทยาลัยศิลปากร, 2531. อัծสำเนา.

เวนิช สุวรรณ โมลี. “การผลิตรูปลอก Over Glaze สำหรับงานอุตสาหกรรมเซรามิก โดยวิธีการพิมพ์สกรีน (Screen Printing)”. วารสารการพิมพ์สกรีน. 3(3) : 36; 2538.

ศิริชัย โพธิ์ตาปน. น้ำยาเคลือบ. เอกสารประกอบการอบรมเชิงปฏิบัติการน้ำยาเคลือบไฟฟูง. กรุงเทพฯ : กองบริการอุตสาหกรรม, 2530.

ศิลปากร, มหาวิทยาลัย. การแสดงศิลปะเครื่องปั้นดินเผาแห่งชาติครั้งที่ 6. กรุงเทพฯ : อัมรินทร์พรินติ้งรูฟ, 2535.

สมศักดิ์ ชวาลาวัณย์. การพัฒนาสีในเนื้อดินปั้นสำหรับผลิตภัณฑ์เซรามิกส์โดยการใช้สูนิทโลหะตามสูตรแผนภาพไตรคุลยกาก. ปริญญาอุดมศึกษา ศศ.ม. กรุงเทพฯ : มหาวิทยาลัยศรีนครินทร์วิโรฒประสานมิตร, 2535. อัծสำเนา.

สมศักดิ์ ชวาลาวัณย์. “อุตสาหกรรมเซรามิกส์กีอัลลอย”. วิมาน. 4(33) : 39; มกราคม 2536.

สมหวัง นรพัลลภ. เอกสารประกอบการสอนเนื้อดินปั้นพื้นฐาน. ม.ป.ท., 2518. อัծสำเนา.

สุรศักดิ์ โภสิยพันธ์. น้ำยาเคลือบเครื่องปั้นดินเผา. กรุงเทพฯ : คณะอุตสาหกรรมศิลป์ วิทยาลัยศรีพระนคร บางเขน, 2527.

เสริมศักดิ์ นาคบัว. เตาเผาเครื่องเคลือบดินเผาทางภาคเหนือของประเทศไทย.

กรุงเทพฯ : คณะมัณฑนศิลป์ มหาวิทยาลัยศิลปากร, 2511.

อุตสาหกรรม, กระทรวง. “ความรู้ทั่วไปเกี่ยวกับเซรามิก”, เอกสารวิชาการชุดที่ 1.

กรุงเทพฯ : ศูนย์พัฒนาอุตสาหกรรมเครื่องเคลือบดินเผาภาคเหนือ กรมส่งเสริมอุตสาหกรรม, 2538.

อุตสาหกรรม, กระทรวง. เคลือบเซรามิกส์เบื้องต้น. เชียงใหม่ : ศูนย์พัฒนาอุตสาหกรรมเครื่องเคลือบดินเผาภาคเหนือ กรมส่งเสริมอุตสาหกรรม, ม.ป.ป.

อุตสาหกรรม, กระทรวง. “ปัญหาโครงสร้างเตาและการพัฒนาวิธีการเผา”, ในรายงานทางวิชาการ ศพก. เชียงใหม่ : ศูนย์พัฒนาอุตสาหกรรมเครื่องเคลือบดินเผาภาคเหนือ กรมส่งเสริมอุตสาหกรรม, 2539.

อุตสาหกรรม, กระทรวง. เอกสารทางวิชาการเครื่องปืนดินเผา. กรุงเทพฯ :

กรมวิทยาศาสตร์, ม.ป.ป. อัดสำเนา.

จำพน วัฒนรังสรรค์. “เตาเผาเซรามิกส์”, ในการอบรมเชิงปฏิบัติการเรื่องเทคโนโลยีเซรามิกส์เพื่อการพัฒนาอุตสาหกรรมเซรามิกส์ในภาคอีสาน ขอนแก่น : มหาวิทยาลัยขอนแก่น, 2530.

Norton, F.H. Fine Ceramic's. New York : Megraw-Hill Book Company, 1970.

Rhodes, Daniel. Clay and Glaze for the Potter. London : Pitman Publishing, 1973.

Singer, Sonja S. Industrial Ceramics. New York : Chemical Publishing Co., 1963.



ภาควิชานวัตกรรม

**ภาคผนวก 1**  
**มูลค่าการส่งออกและการนำเข้าเซรามิกส์ของไทย**

ปี พ.ศ.	ปี พ.ศ. 2516 - 2535					
	มูลค่าการส่งออก เซรามิกส์	มูลค่าการส่งออก รวมทั้งประเทศ	ร้อยละของการ ส่งออกรวม	มูลค่าการนำเข้า เซรามิกส์	มูลค่าการนำเข้า รวมทั้งประเทศ	ร้อยละของการ นำเข้ารวม
2516	1.68	58.03	0.0290	7.62	4,712.97	0.1617
2517	25.46	50,325.26	0.0506	119.62	64,043.50	0.1868
2518	38.70	48,437.60	0.0799	173.67	66,835.21	0.2599
2519	96.85	60,188.83	0.1609	149.72	72,876.63	0.2048
2520	136.62	70,397.53	0.1941	211.14	94,176.97	0.2242
2521	255.27	83,065.03	0.3073	234.85	108,898.83	0.2157
2522	255.01	108,178.98	0.2357	352.51	146,161.28	0.2412
2523	328.40	133,197.17	0.2466	437.68	193,618.28	0.2261
2524	391.42	148,962.21	0.2628	216.37	219,025.77	0.0988
2525	384.40	156,093.28	0.2463	207.93	196,615.97	0.1058
2526	444.10	144,321.72	0.3077	337.90	236,608.58	0.1428
2527	493.59	172,075.45	0.2869	118.6	245,155.02	0.0485
2528	497.44	191,612.54	0.2596	225.0	251,169.43	0.0896
2529	788.01	299,937.06	0.3427	234.56	241,357.74	0.0972
2530	1,195.04	299,090.48	0.3996	271.78	334,208.96	0.0813
2531	2,124.15	402,319.71	0.5280	412.41	513,114.32	0.0804
2532	3,207.51	515,193.91	0.6226	514.70	662,678.81	0.0777
2533	3,741.33	588,175.43	0.6361	957.36	852,981.55	0.1122
2534	4,467.44	723,111.86	0.6177	1,081.69	959,408.03	0.1126
2535	5,678.46	823,218.57	0.6897	1,100.48	1,033,244.74	0.1064

**หมายเหตุ**

- ที่มา : กรมศุลกากร ฝ่ายประชาสัมพันธ์ สำนักงานเลขานุการกรม
- มูลค่าการส่งออก เป็นมูลค่า F.O.B.
- มูลค่าการนำเข้า เป็นมูลค่า C.I.F.
- เซรามิกส์ที่ส่งออกและนำเข้า ได้แก่ สินค้าพิเศษประเภทที่ 6901 - 6914.900  
(ตามรหัสสินค้าพาณิช - ข้อออกของประเทศไทย จำแนกตามระบบอาชีวกรรม ไม่ในซึ่ง กรมศุลกากร)

## ภาคผนวก 2

### ตารางทุ่นกันไฟวัสดุอุณหภูมิ Orton Cone

Cone Number	Large Cones				Small Conee		Cone Number	P C E. Conee	
	(1) 60°C	105°F	150°C	270°F	300°C	540°F		150°C	270°F
022	585°C	1085°F	600°C	1112°F			12	1337°C	2439°F
021	602	1116	614	1137	634°C	1189°F	13	1349	2460
							14	1398	2548
020	625	1157	635	1135	666	1231	15	1430	2606
019	668	1234	683	1261	723	1333			
018	696	1285	717	1323	752	1386	16	1491	2716
017	727	1341	747	1377	784	1443	17	1512	2754
016	761	1407	792	1458	825	1517	18	1522	2772
							19	1541	2806
015	790	1464	804	1479	843	1549	20	1564	2847
014	834	1533	838	1540			23	1605	2921
013	869	1596	852	1566			26	1621	2950
012	866	1591	884	1623			27	1640	2964
011	896	1627	894	1641			28	1646	2995
010	887	1629	894	1641	919	1686	29	1659	3016
09	915	1679	923	1693	955	1751			
08	945	1733	955	1751	983	1801	30	1665	3029
07	973	1783	964	1803	1008	1846	31	1683	3061
06	991	1816	999	1830	1023	1873	31½	1699	3090
							32	1717	3123
05	1031	1888	1046	1915	1062	1944	32½	1724	3135
04	1050	1922	1060	1940	1098	2008			
03	1086	1987	1101	2014	1131	2068	33	1743	3169
02	1101	2014	1120	2048	1148	2098	34	1763	3205
01	1117	2043	1137	2079	1178	2152	35	1785	3245
							36	1804	3279
1	1136	2077	1154	2109	1179	2154	37	1820	3308
2	1142	2088	1162	2124	1179	2154			
3	1152	2106	1168	2134	1196	2185	38	1850	3362
4	1168	2134	1186	2167	1209	2208	39	1865	3389
5	1177	2151	1196	2185	1221	2230	40	1885	3425
							41	1970	3578
6	1201	2194	1222	2232	1255	2291	42	2015	3659
7	1215	2219	1240	2264	1264	2307			
8	1236	2257	1263	2305	1300	2372			
9	1260	2300	1280	2336	1317	2403			
10	1285	2345	1294	2381	1330	2426			
11	1294	2361	1315	2399	1336	2437			
12	1306	2383	1326	2419	1355	2471			
13	1321	2410	1346	2455					
14	1386	2530	1366	2491					
15	1424	2526	1431	2608					
16	1455	2650	1473	2683					
17	1477	2691	1485	2705					
18	1500	2732	1506	2743					
19	1520	2768	1528	2782					
20	1542	2808	1549	2820					
23	1586	2887	1590	2894					
26	1589	2892	1605	2921					
27	1614	2937	1627	2961					
28	1614	2937	1633	2971					
29	1624	2955	1645	2993					
30	1636	2977	1654	3009					
31	1661	3022	1679	3054					
32	1706	3103	1717	3123					
32½	1718	3124	1730	3146					
33	1732	3150	1741	3166					
34	1757	3195	1759	3198					
35	1784	3243	1784	3243					
36	1798	3268	1796	3265					

ภาคผนวก 3

## ตารางที่นกไฟวัดอุณหภูมิ Seger Cone

Seger cone No.	Formula			Temp-°C	Seger cone No.	Formula			Temp-°C
022	0.50 Na <sub>2</sub> O 0.50 PbO	{ 2 1	SiO <sub>2</sub> , B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	600	1 a	0.109 Na <sub>2</sub> O 0.198 K <sub>2</sub> O 0.571 CaO 0.122 MgO	{ 5.320 SiO <sub>2</sub> , H <sub>2</sub> O, 0.217 B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1100	
021	0.50 Na <sub>2</sub> O 0.25 CaO 0.25 MgO	{ 0.02 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 1.04 SiO <sub>2</sub> , B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	650		0.085 Na <sub>2</sub> O 0.220 K <sub>2</sub> O 0.599 CaO 0.096 MgO	{ 5.687 SiO <sub>2</sub> , H <sub>2</sub> O, 0.170 B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1120		
020	+ +	{ 0.04 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 1.08 SiO <sub>2</sub> , B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	670	2 a	0.059 Na <sub>2</sub> O 0.244 K <sub>2</sub> O 0.630 CaO 0.067 MgO	{ 6.083 SiO <sub>2</sub> , K <sub>2</sub> O, 0.119 B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1140		
019	+ + +	{ 0.08 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 1.16 SiO <sub>2</sub> , B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	690	3 a	0.043 Na <sub>2</sub> O 0.260 K <sub>2</sub> O 0.649 CaO 0.048 MgO	{ 6.339 SiO <sub>2</sub> , H <sub>2</sub> O, 0.086 B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1160		
018	+ + +	{ 0.13 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 1.26 SiO <sub>2</sub> , H <sub>2</sub> O	710	4 a	0.028 Na <sub>2</sub> O 0.274 K <sub>2</sub> O 0.666 CaO 0.032 MgO	{ 6.565 SiO <sub>2</sub> , 0.056 H <sub>2</sub> O, B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1180		
017	+ + +	{ 0.2 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 1.4 SiO <sub>2</sub> , B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	730	5 a	0.013 Na <sub>2</sub> O 0.288 K <sub>2</sub> O 0.685 CaO 0.014 MgO	{ 6.801 SiO <sub>2</sub> , 0.026 H <sub>2</sub> O, B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1200		
016	+ + +	{ 0.31 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 1.61 SiO <sub>2</sub> , B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	750	6 a	0.3 K <sub>2</sub> O CaO 0.7 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	{ 7 SiO <sub>2</sub> , 8 SiO <sub>2</sub>	1230		
015 a	0.432 Na <sub>2</sub> O 0.432 CaO 0.136 MgO	{ 0.34 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 2.06 SiO <sub>2</sub> , 0.86 H <sub>2</sub> O	790	7	0.3 K <sub>2</sub> O CaO 0.7 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	{ 7 SiO <sub>2</sub> , 8 SiO <sub>2</sub>	1250		
014 a	0.385 Na <sub>2</sub> O 0.385 CaO 0.236 MgO	{ 0.34 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 1.92 SiO <sub>2</sub> , 0.77 B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	815	8	+ + +	{ 8 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 9 SiO <sub>2</sub>	1260		
013 a	0.343 Na <sub>2</sub> O 0.343 CaO 0.314 MgO	{ 0.34 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 1.78 SiO <sub>2</sub> , 0.69 B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	835	9	+ + +	{ 9 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 10 SiO <sub>2</sub>	1300		
012 a	0.345 Na <sub>2</sub> O 0.314 CaO 0.314 MgO	{ 0.365 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 2.04 SiO <sub>2</sub> , 0.68 B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	855	10	+ + +	{ 1.0 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 12 SiO <sub>2</sub>	1320		
011 a	0.349 Na <sub>2</sub> O 0.340 CaO 0.311 MgO	{ 0.4 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 2.38 SiO <sub>2</sub> , 0.68 B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	860	11	+ + +	{ 1.2 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 14 SiO <sub>2</sub>	1350		
010 a	0.338 Na <sub>2</sub> O 0.011 K <sub>2</sub> O 0.338 CaO 0.313 MgO	{ 0.423 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 2.626 SiO <sub>2</sub> , 0.675 B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	900	12	+ + +	{ 1.6 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 16 SiO <sub>2</sub>	1380		
009 a	0.336 Na <sub>2</sub> O 0.018 K <sub>2</sub> O 0.335 CaO 0.311 MgO	{ 0.468 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 3.087 SiO <sub>2</sub> , 0.671 B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	920	13	+ + +	{ 1.8 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 18 SiO <sub>2</sub>	1410		
008 a	0.279 Na <sub>2</sub> O 0.036 K <sub>2</sub> O 0.369 CaO 0.314 MgO	{ 0.543 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 2.691 SiO <sub>2</sub> , 0.559 H <sub>2</sub> O	940	14	+ + +	{ 2.1 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 21 SiO <sub>2</sub>	1435		
007 a	0.261 Na <sub>2</sub> O 0.055 K <sub>2</sub> O 0.391 CaO 0.293 MgO	{ 0.554 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 2.984 SiO <sub>2</sub> , 0.521 B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	960	15	+ + +	{ 2.4 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 24 SiO <sub>2</sub>	1460		
006 a	0.247 Na <sub>2</sub> O 0.069 K <sub>2</sub> O 0.407 CaO 0.277 MgO	{ 0.561 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 3.197 SiO <sub>2</sub> , 0.493 H <sub>2</sub> O	980	16	+ + +	{ 2.7 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 27 SiO <sub>2</sub>	1480		
005 a	0.229 Na <sub>2</sub> O 0.086 K <sub>2</sub> O 0.428 CaO 0.257 MgO	{ 0.571 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 3.467 SiO <sub>2</sub> , 0.457 B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1000	17	+ + +	{ 3.1 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 31 SiO <sub>2</sub>	1500		
004 a	0.204 Na <sub>2</sub> O 0.109 K <sub>2</sub> O 0.455 CaO 0.229 MgO	{ 0.586 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 3.860 SiO <sub>2</sub> , 0.407 B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1020	18	+ + +	{ 3.5 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 35 SiO <sub>2</sub>	1520		
003 a	0.182 Na <sub>2</sub> O 0.130 K <sub>2</sub> O 0.484 CaO 0.204 MgO	{ 0.598 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 4.199 SiO <sub>2</sub> , 0.363 B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1040	19	+ + +	{ 4.0 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 40 SiO <sub>2</sub>	1540		
002 a	0.157 Na <sub>2</sub> O 0.155 K <sub>2</sub> O 0.512 CaO 0.177 MgO	{ 0.611 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 4.572 SiO <sub>2</sub> , 0.314 B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1060	20	+ + +	{ 4.6 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 46 SiO <sub>2</sub>	1560		
001 a	0.134 Na <sub>2</sub> O 0.174 K <sub>2</sub> O 0.541 CaO 0.151 MgO	{ 0.625 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 4.931 SiO <sub>2</sub> , 0.268 B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1080	21	+ + +	{ 5.0 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 50 SiO <sub>2</sub>	1580		

**ภาคผนวก 4**  
**รายชื่อสารเคมีและน้ำหนักโมเลกุล**

COMMON CERAMIC RAW MATERIALS				
Material	Formula	Compound		
		molecular weight	Equivalent weight	Fired formula
Aluminum hydroxide	$\text{Al}_2(\text{OH})_6$	156	156	$\text{Al}_2\text{O}_3$
Antimony oxide	$\text{Sb}_2\text{O}_3$	292	292	$\text{Sb}_2\text{O}_3$
Barium carbonate	$\text{BaCO}_3$	197	197	$\text{BaO}$
Bone ash (Calcium phosphate)	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	310	103	$\text{CaO}$
Boric acid	$\text{B}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	124	124	$\text{B}_2\text{O}_3$
Borax	$\text{Na}_2\text{O} \cdot 2\text{B}_2\text{O}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	382	382	$\text{Na}_2\text{O} \cdot 2\text{B}_2\text{O}_3$
Calcium borate (colemanite)	$2\text{CaO} \cdot 3\text{B}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	412	206	$2\text{CaO} \cdot 3\text{B}_2\text{O}_3$
Calcium carbonate (whiting)	$\text{CaCO}_3$	100	100	$\text{CaO}$
Chromic oxide	$\text{Cr}_2\text{O}_3$	152	152	$\text{Cr}_2\text{O}_3$
Cobalt carbonate	$\text{CoCO}_3$	119	119	$\text{CoO}$
Cobalt oxide, black	$\text{Co}_3\text{O}_4$	241	80	$\text{CoO}$
Copper carbonate	$\text{CuCO}_3$	119	119	$\text{CuO}$
Copper oxide, green (cupric)	$\text{CuO}$	80	80	$\text{CuO}$
Copper oxide, red (cuprous)	$\text{Cu}_2\text{O}$	143	72	$\text{CuO}$
Cornwall stone	$(\text{IRO} \cdot 1.16\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 8.95\text{SiO}_2)$	732	652	Same
Cryolite	$\text{Na}_3\text{AlF}_6$	210	420	$3\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3$
Dolomite	$\text{CaCO}_3 \cdot \text{MgCO}_3$	184	184	$\text{CaO} \cdot \text{MgO}$

Material	Formula	Compound		
		molecular weight	Equivalent weight	Fired formula
Feldspar, potash	K <sub>2</sub> O.Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> .6SiO <sub>2</sub>	557	557	same
Feldspar, soda	Na <sub>2</sub> O.Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> .6SiO <sub>2</sub>	524	524	same
Kaolin (China clay)	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> .2SiO <sub>2</sub> .2H <sub>2</sub> O	258	258	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> .2SiO <sub>2</sub>
Kaolin (Calcined)	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> .2SiO <sub>2</sub>	222	222	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> .2SiO <sub>2</sub>
Iron chromate	FeCrO <sub>4</sub>	172	172	FeCrO <sub>4</sub>
Iron oxide, red (Ferric)	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	160	160	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
Iron oxide, black (ferrous)	FeO	72	72	FeO
Flint (quartz, silica)	SiO <sub>2</sub>	60	60	SiO <sub>2</sub>
Fluorspar (calcium fluoride)	CaF <sub>2</sub>	78	78	CaO
Lead carbonate (White lead)	2PbCO <sub>3</sub> .Pb(OH) <sub>2</sub>	775	258	PbO
Lead monosilicate	3PbO.2SiO <sub>2</sub>	789	263	same
Leadoxide (litharge)	PbO	223	223	PbO
Lead oxide, red	Pb <sub>3</sub> O <sub>4</sub>	685	228	PbO
Lepidolite	LiF.KF.Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> .3SiO <sub>2</sub>	356	356	same
Lithium carbonate	Li <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	74	74	Li <sub>2</sub> O
Magnesium carbonate	MgCO <sub>3</sub>	84	84	MgO
Manganese carbonate	MnCO <sub>3</sub>	115	115	MnO
Manganese dioxide (black)	MnO <sub>2</sub>	87	87	MnO

Material	Formula	Compound		
		molecular weight	Equivalent weight	Fired formula
Manganese oxide (greenish)	MnO	71	71	MnO
Nepheline syenite	$1\text{RO} \cdot 1.04\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 4.53\text{SiO}_2$	447	447	same
Nickel oxide green	NiO	75	75	NiO
Nickel oxide, black	$\text{Ni}_2\text{O}_3$	166	83	NiO
Petalite	$\text{LiO}_3 \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 8\text{SiO}_2$	197	197	same
Plastic vitrox	$1\text{RO} \cdot 1.69\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 14.64\text{SiO}_2$	1139	1139	same
Potassium carbonate (pearl ash)	$\text{K}_2\text{CO}_3$	138	138	K <sub>2</sub> O
pyrophyllite	$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 4\text{SiO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	360	360	$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 4\text{SiO}_2$
Sodium bicarbonate	$\text{NaHCO}_3$	84	168	Na <sub>2</sub> O
Sodium carbonate (soda ash)	$\text{Na}_2\text{CO}_3$	106	106	Na <sub>2</sub> O
Spodumene	$\text{Li}_2\text{O} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 4\text{SiO}_2$	372	372	same
Talc (steatite)	$3\text{MgO} \cdot 4\text{SiO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	379	126	$3\text{MgO} \cdot 4\text{SiO}_2$
Tin oxide (stannic oxide)	$\text{SnO}_2$	151	151	SnO <sub>2</sub>
Titanium dioxide (rutile impure TiO <sub>2</sub> )	TiO <sub>2</sub>	80	80	TiO <sub>2</sub>
Wollastonite	Ca.SiO <sub>3</sub>	116	116	same
Zinc oxide	ZnO	81	81	ZnO
Zirconium oxide	ZrO <sub>2</sub>	123	123	ZrO <sub>2</sub>

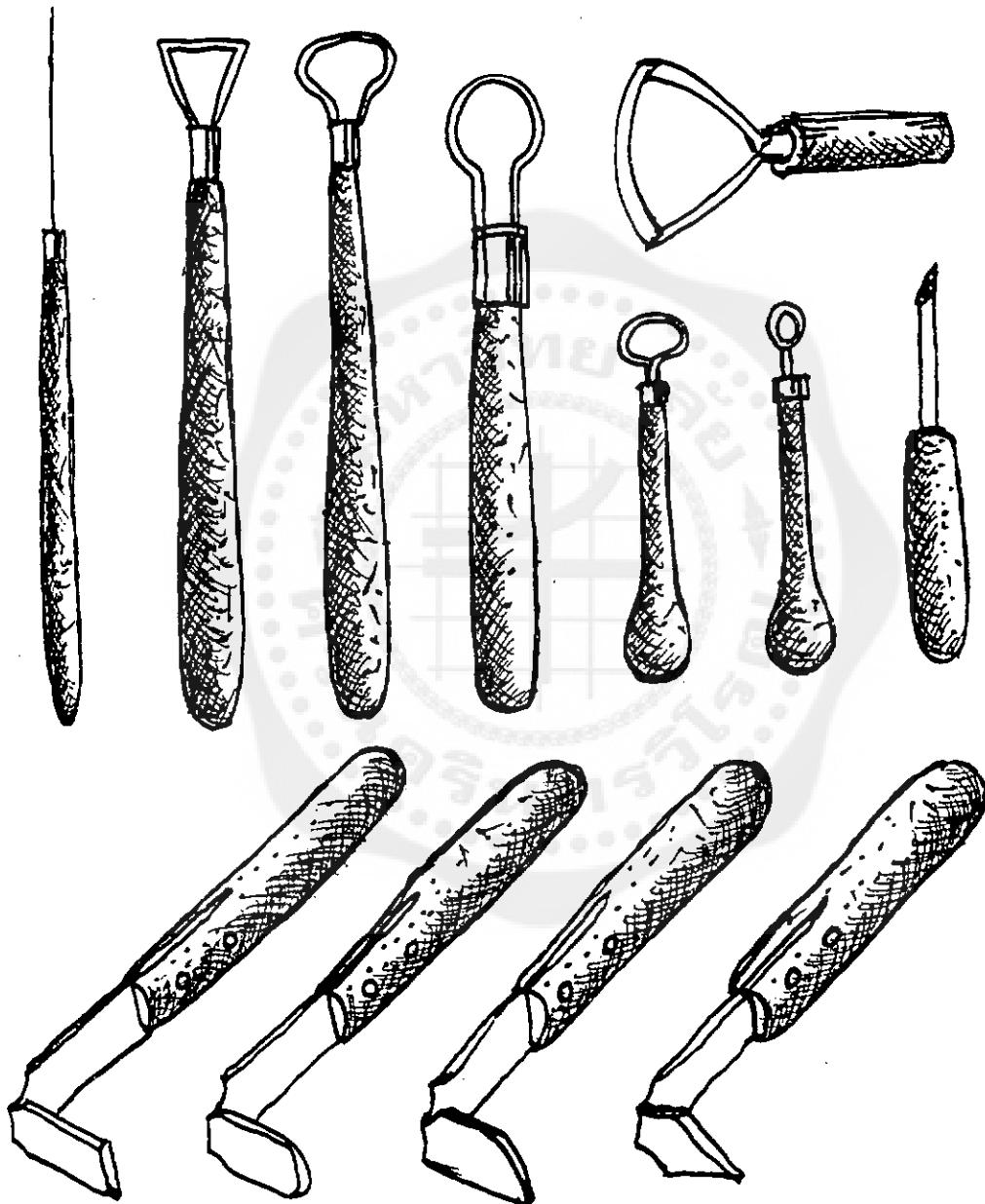
### ภาคผนวก 5

เครื่องมือที่ช่วยในการขันรูปผลิตภัณฑ์และใช้ในการตกแต่งผลิตภัณฑ์



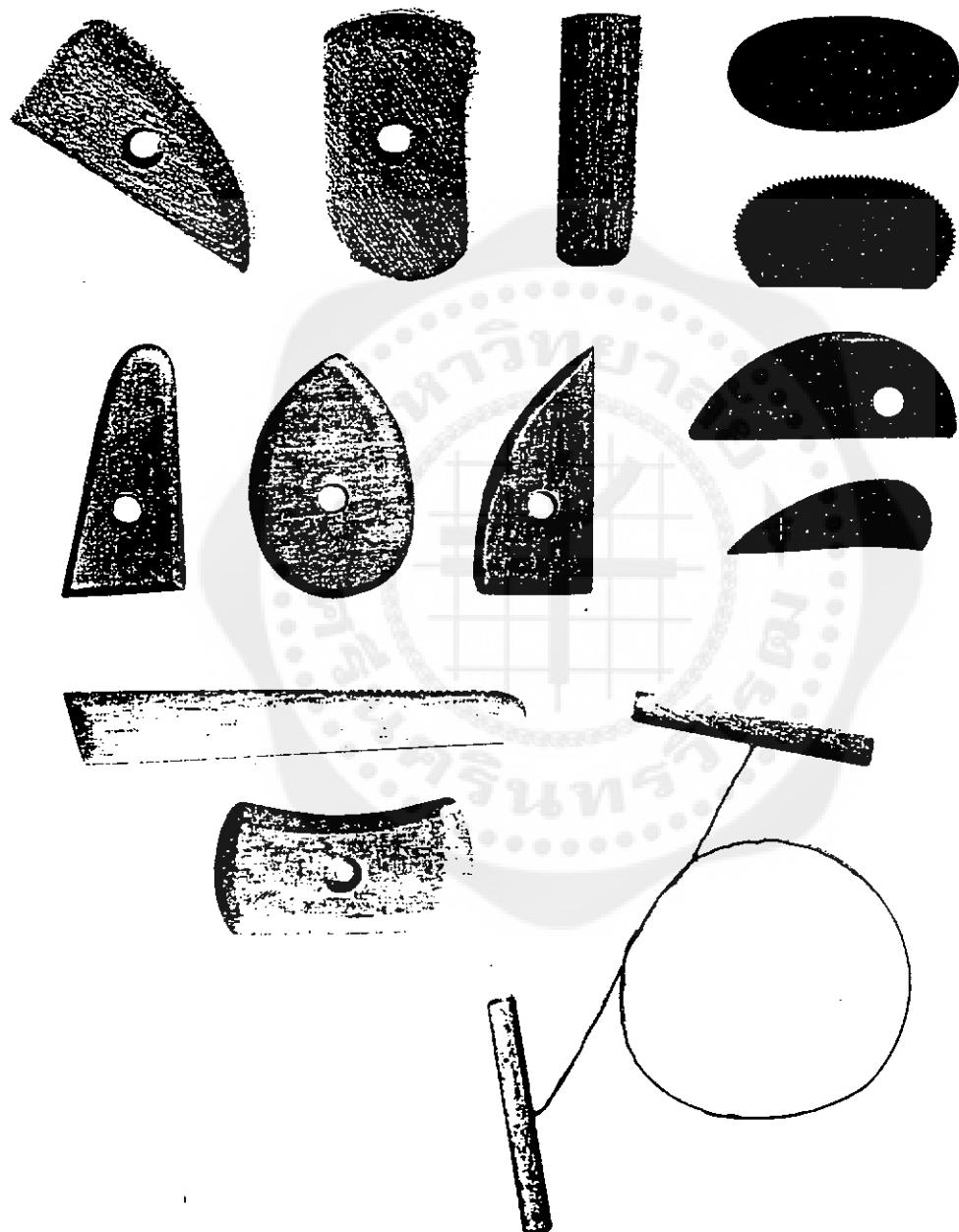
### ภาคผนวก 6

เครื่องมือปืนที่ใช้ในการตอกแต่งผลิตภัณฑ์ก่อนรูปปั้นเป็นพุน



### ภาคผนวก 7

เครื่องมือที่ช่วยในการขีนรูปผลิตภัณฑ์บนแป้นหมุนและลวดตัดดิน



ภาคผนวก 8  
เครื่องมือในการทำงานปูนปลาสเตอร์

