

บทที่ 2

เอกสารและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

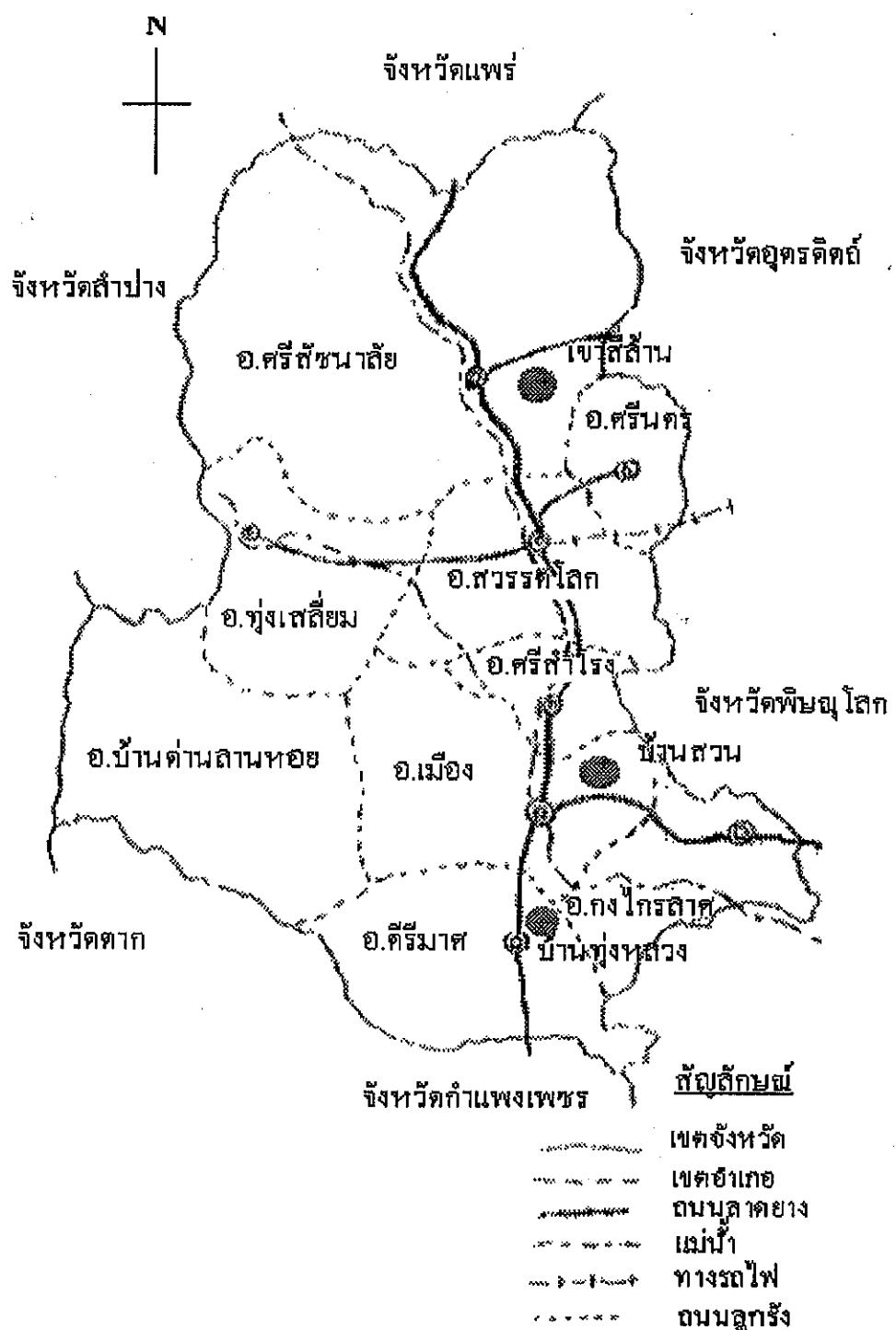
ในการทดลองครั้งนี้ ผู้วิจัยได้ศึกษาค้นคว้าข้อมูลที่เกี่ยวข้องจากเอกสาร ตำราประกอบ ซึ่งจะช่วยให้การทดลองเป็นไปด้วยดีและมีประสิทธิภาพดียิ่งขึ้น ทั้งบรรลุตามวัตถุประสงค์ที่ได้ตั้งไว้ แยกเป็นลำดับดังนี้

1. สภาพทั่วไปของจังหวัดสุโขทัย
2. ความรู้ทั่วไปเกี่ยวกับดินและเนื้อดินบืน
3. ประเพทของเนื้อดินบืน
4. วิธีการขันรูปทรง
5. เตาเผาและการเผาผลิตภัณฑ์
6. น้ำเคลือบและการเคลือบผลิตภัณฑ์
7. การทดสอบคุณสมบัติทางกายภาพของเนื้อดิน
8. งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

สภาพทั่วไปของจังหวัดสุโขทัย

ประวัติความเป็นมา

จากอดีตกล่าวอันยาวนานกว่า 700 ปีเศษ ดินแดนที่มีชื่อว่า สุโขทัย ซึ่งมีความหมายว่า "รุ่งอรุณแห่งความสุข" เป็นแหล่งกำเนิดความเป็นชาติขึ้นเป็นครั้งแรก เอกราชของคนไทยได้เริ่มขึ้น ณ จุดนี้ พ่อเมืองผู้ก้าวหลังชาญชัยพระองค์แรกของคนไทยได้ทรงสร้างวิรกรรมขึ้นไห่ชน ต่างชาติออกใจจากดินแดนเด่นนี้และได้สถาปนากรุงสุโขทัยเป็นราชธานีแห่งแรกของราชอาณาจักรไทย สิ่งสำคัญที่ต้องระลึกถึงก็คือ มหาราชพระองค์แรกของคนไทยได้ถือกำเนิดขึ้น ณ สุโขทัยแห่งนี้ พระองค์ทรงบกครองไฟร์ฟ้าจำเพนดินให้ได้รับความร่มเย็นเป็นสุข กับได้แห่ขยายดินแดนออกไปอย่างกว้างใหญ่ไพศาล และเจริญรุ่งเรืองอย่างสูงสุดในช่วงเวลาหนึ่น



ภาพประกอบ 1 แผนที่จังหวัดสุโขทัย

จากร่องรอยและหลักฐานทางประวัติศาสตร์ ได้ชี้ให้เห็นว่าศิลปวัฒนธรรมของความเป็นคนไทยได้เริ่มต้น ณ ที่แห่งนี้ วิทยาการความรู้ ความสามารถและเทคโนโลยีในแขนงต่าง ๆ โดยเฉพาะอย่างยิ่งความมีภาษาและหนังสือของตนเอง ได้บ่งบอกถึงอารยธรรมอันสูงส่งของคนไทย ได้เริ่มขึ้นและวิวัฒนาการ เป็นมรดกโลกอดีตถึงลูกหลานไทยสืบท่อภูมิใจจากบรรพบุรุษทุกวันนี้

สุโขทัยจึงเป็นดินแดนแห่งความทรงจำ ถึงอดีตกล้าแหน่งความภาคภูมิใจของคนไทยในความสำคัญที่

- เป็นราชธานีแห่งแรกของไทยและมีอาณาเขตกว้างใหญ่ไปคลุมที่สุด
- เป็นยุคแรกที่ไทยมีความสัมพันธ์ทางราชไม่ตรึงกับต่างประเทศ
- เป็นแดนกำเนิดของมหาราชองค์แรกของไทย
- เป็นแหล่งกำเนิดอุตสาหกรรมชั้นแรก คือ การผลิตชาเมล็ดโคก
- ชาวต่างประเทศเข้ามาทำมาหากินเป็นครั้งแรกในราชอาณาจักรไทย
- เป็นจุดกำเนิดของลายสือไทยและวรรณคดีเล่มแรกของไทย คือ ไตรภูมิ

พระร่วง

- กษัตริย์ไทยองค์แรกทรงผนวชในบรรพุทธศาสนา

สุโขทัยในปัจจุบัน ตัวเมืองสุโขทัยในปัจจุบันนี้มีเชื่อมต่อกรุงสุโขทัยอันเป็นราชธานีเดิม แต่เป็นเมืองสุโขทัยที่ลื้น geleam รัชกาลที่ 1 แห่งราชวงศ์จักรีทรงย้ายผู้คนทั้งหมดจากเมืองเก่ามาตั้งเมืองใหม่ทางทิศตะวันออกของลำน้ำயม เมื่อปี พ.ศ. 2335 โดยอยู่ห่างจากตัวเมืองสุโขทัยที่เป็นราชธานีเก่า 12 กิโลเมตร พระราชดำริในครั้งนี้มีอยู่ว่า เมืองสุโขทัยเป็นเมืองใหญ่ไม่มีผู้คนพอจะต่อสู้รักษาให้พ้นจากการรุกรานจากพม่าข้าศึกได้ เมืองสุโขทัยเคยถูกยกเป็นอิฐเกอมีเชื่อว่า "อิฐเกอมีเชื่อ" ซึ่งอยู่กับจังหวัดสวรรคโลกเมื่อ พ.ศ. 2475 จนกระทั่งถึงปี พ.ศ. 2482 ทางการจึงได้ย้ายฐานะเป็นจังหวัดตั้งบรากถูกอยู่ในบังจุบัน (สำนักงานอุตสาหกรรมจังหวัดสุโขทัย 2530 : 3 - 4)

สภาพภูมิศาสตร์

ที่ตั้ง สุโขทัยเป็นจังหวัดหนึ่งทางตอนล่างของภาคเหนือระหว่างเส้นรุ้งที่ $99^{\circ} 48'$ ตะวันออก กับเส้นแบ่งที่ $17^{\circ} 10'$ เหนือ ห่างจากกรุงเทพมหานครตามทางหลวงแผ่นดินเป็น

ระยะทางประมาณ 440 กิโลเมตร มีพื้นที่ 6,596.092 ตารางกิโลเมตร มีอาณาเขตติดต่อกับ
จังหวัดและอำเภอไกล์เคียง ดังต่อไปนี้

ทิศเหนือ เขตอำเภอครีสชนาลัย ติดต่อกับอำเภอวังชัน อมาเภอสูงเม่น จังหวัด
แพร่ และอำเภอลับแล จังหวัดอุตรดิตถ์

ทิศใต้ เขตอำเภอคีรีมาศและอำเภอคงไกรลาศ ติดต่อกับอำเภอ
พวนกระต่าย จังหวัดกำแพงเพชร และอำเภอบางระกำ จังหวัดพิษณุโลก

ทิศตะวันออก เขตอำเภอคงไกรลาศ อมาเภอศรีนคร และอำเภอสวรรคโลก ติด
ต่อกับอำเภอพรหมพิราม อมาเภอเมือง จังหวัดพิษณุโลก และอำเภอพิชัย จังหวัดอุตรดิตถ์

ทิศตะวันตก เขตอำเภอบ้านด่านลานหอยและอำเภอทุ่งเสลี่ยม ติดต่อกับอำเภอ
เมืองตาก อมาเภอบ้านตาก จังหวัดตาก และอำเภอเดิน จังหวัดลำปาง (ดังภาพประกอบ 1)

ลักษณะภูมิประเทศ สภาพโดยทั่วไปพื้นที่ตอนเหนือเป็นที่ราบสูง มีภูเขาเป็นผืนผืนมาทาง
ทิศตะวันตก พื้นที่ตอนกลางเป็นที่ราบและตอนใต้เป็นที่ราบสูง มีแม่น้ำiyamซึ่งมีต้นน้ำอยู่ที่สันเข้าผืนน้ำ
ในคลื่นจากทางเหนือลงใต้ โดยผ่านพื้นที่อำเภอครีสชนาลัย อมาเภอสวรรคโลก อมาเภอเมือง
สุโขทัย และอำเภอคงไกรลาศ เป็นระยะทางประมาณ 170 กิโลเมตร ไปบรรจบกับแม่น้ำน่านที่
อำเภอชุมแสง จังหวัดนครสวรรค์ รายภูริส่วนใหญ่ได้อาศัยน้ำจากแม่น้ำiyamเป็นแหล่งสำคัญในการ
ประกอบอาชีพลดมา นอกจากแม่น้ำiyamแล้วยังมีแม่น้ำสายเล็ก ๆ มีน้ำไหลตลอดปี 3 สาย คือ
ห้วยแม่มอก อยู่ในเขตอำเภอทุ่งเสลี่ยม ห้วยท่าแพ และห้วยแม่ลาก อยู่ในเขตท้องที่อำเภอ
ศรีสชนาลัย ลักษณะที่ดินตอนเหนือของจังหวัดส่วนใหญ่มีความลาดชันสูงมาก ส่วนบริเวณที่ราบสูงพื้นที่
แม่น้ำiyam ตั้งแต่อำเภอครีสชนาลัยเรื่อยลงมาตอนใต้จนถึงอำเภอคงไกรลาศ เป็นพื้นที่ราบลุ่มที่
เหมาะสมในการเพาะปลูก จังหวัดสุโขทัยมีภูเขาขนาดย่อมหลายลูกในท้องที่อำเภอครีสชนาลัย อมาเภอ
ศรีสำโรง อมาเภอบ้านด่านลานหอย และอำเภอทุ่งเสลี่ยม สภาพภูมิอากาศ จังหวัดสุโขทัยจัดอยู่ใน
เขตร้อนของประเทศไทย ซึ่งมีลักษณะเด่นพื้นที่อากาศเปลี่ยนแปลงไปตามฤดูกาล ปริมาณฝนตกเฉลี่ย 1,200
มม. ต่อปี อุณหภูมิสูงสุด 41.8 องศาเซลเซียส ในเดือนเมษายน และอุณหภูมิต่ำสุด 7.5 องศา
เซลเซียส ในเดือนกรกฎาคม (สำนักงานอุตสาหกรรมจังหวัดสุโขทัย. 2530 : 4 - 5)

เครื่องปั้นดินเผาในจังหวัดสุโขทัย

สุโขทัย เป็นแหล่งก่อกำเนิดเครื่องปั้นดินเผาของไทย ได้มีการคัดค้นพบแหล่ง เตาสำดักฯ เป็นจำนวนมาก เช่น ที่อุทยานแห่งชาติเมืองเก่าสุโขทัย ที่อุทยานแห่งชาติศรีสัชนาลัย และที่ตำบลเกาะน้อยบราเวณริมแม่น้ำยม นอกจานนี้ยังค้นพบผลิตภัณฑ์ที่ผลิตในสมัยสุโขทัยอีกเป็นจำนวนมาก ผลิตภัณฑ์ที่ค้นพบ เป็นเจ้าพากแจกัน ถ้วยชาม โถ ตุ๊กตา และเครื่องประดับสิ่งก่อสร้าง ผลิตภัณฑ์ที่เป็นที่นิยมและมีชื่อเสียงมากคือ ชามสังคโลก (บริวารต ธรรมบริชากร และกุญดา พิเศร).

2533 : 4)

ปัจจุบันการผลิตเครื่องปั้นดินเผาในจังหวัดสุโขทัยมีลักษณะ เป็นอุตสาหกรรมในครัวเรือน ผลิตภัณฑ์เป็นประเภทเนื้อดินไฟต์ เช่น ที่ตำบลทุ่งหลวง อำเภอเมือง อำเภอเมืองสุโขทัย มีการผลิตผลิตภัณฑ์ประเภทกระถางบัว แจกัน โคมไฟ กระถางต้นไม้ ฯลฯ ที่ตำบลเมืองเก่า อำเภอเมืองสุโขทัย มีการผลิตเครื่องเคลือบประเภทสิ่งที่ครึ่งตัวและเต็มตัว รวมไปถึงตุ๊กตาขนาดใหญ่ ซึ่งเป็นผลิตภัณฑ์ทำเลียนแบบของเก่า คือเครื่องสังคโลก และที่ตำบลเกาะน้อย อำเภอศรีสัชนาลัย ก็มีการผลิตเครื่องเคลือบที่ทำเลียนแบบของเก่า เช่น เดียวกัน แต่มีจำนวนน้อยราย เพราะต้นทุนการผลิตสูง เนื่องจากต้องนำดินมาจากแหล่งอื่นและค่าแรงงานสูง

แหล่งวัตถุดินในท้องถิ่นที่นำมาใช้ในการผลิตเครื่องปั้นดินเผา ได้แก่

1. แหล่งดินเหนียวบ้านทุ่งหลวง อำเภอเมือง พื้นที่เป็นที่ราบลุ่มในถูกผนวกน้ำจะท่วมขัง เป็นเวลานาน ทำให้มีการตกตะกอนของแร่ธาตุที่มากันน้ำรวมทั้งแร่ดิน เมื่อถึงฤดูแล้งชาวบ้านที่ทำการผลิตเครื่องเคลือบดินเผาจะคัดดินมาเพื่อตากแห้งไว้ให้เพียงพอ กับจำนวนในการผลิตทั้งปี แหล่งที่ตั้งของแหล่งดิน (แสดงไว้ในภาพประกอบ 1)

2. แหล่งดินเหนียวบ้านสวน อำเภอเมืองสุโขทัย พื้นที่น้ำท่วมขัง เป็นบริเวณกว้างมาก ซึ่งมีพื้นที่กว่า 4,000 ไร่ เป็นแหล่งดินที่มีจำนวนมากถ้าได้พัฒนาแล้วจะสามารถนำมาราบนำไปใช้ได้อีกนาน แหล่งที่ตั้งของแหล่งดิน (แสดงไว้ในภาพประกอบ 1)

๓. แหล่งดินเนี่ยว่าเขาสีล้าน อ้าເກອຄຣີສັ້ນາລ້ຍ ພື້ນທີ່ເປັນເນີນເຂາເຕີ້ຍ ໆ ເບີນແລ່ງດິນເກົ່າທີ່ເຄຍໃຊ້ໃນພລິຕເຄຣີອງສັງຄໂລກຕັ້ງແຕ່ສມັຍກ່ອນແລະໄດ້ຖູກໃຫ້ໜົດໄປແລ້ວ ແຕ່ເນື່ອຈາກໄດ້ເກີດກາຮທັນຄມສະສົກນີ້ມາໃໝ່ ແລ່ງທີ່ຕັ້ງຂອງແລ່ງດິນ (ແສດງໄວ້ໃນກາພປະກອບ 1)

ແລ່ງດິນດັ່ງກ່າວນັ້ນເປັນແລ່ງວັດຖຸດິບໃນທ້ອງຄົນ ຂຶ່ງຄ້ານໍາມາວິເຄຣະທີ່ແລະພັກນາໃຫ້ເປັນແລ່ງດິນທີ່ສາມາດນຳມາໃໝ່ເປັນວັດຖຸດິບໃນພລິຕເຄຣີອງບັນດິນເພາບຮະເກຫສໂຕນແວຮ່ແລ້ວຈຶ່ງຄ່ອຍພັກນາໃຫ້ຄລ້າຍກັນເນື້ອດິນນັ້ນສັງຄໂລກ ຈະກຳໄໝມີແລ່ງວັດຖຸດິບໃນທ້ອງຄົນທົດແທນວັດຖຸດິບທີ່ຕ້ອງນຳມາຈາກແລ່ງອື່ນ ເປັນກາຮຮະຕຸ້ນແລະສ່າງເສີມໃຫ້ອຸດສາກຮຽມເຄຣີອງບັນດິນເພາຊອງຈັງຫວັດສຸໂຂ້ມີກາຮພັກນາ ແລະສ້າງຮາຍໄດ້ໃຫ້ກັບປະຊາທິປະໄຕໃນຈັງຫວັດສຸໂຂ້ທີ່

ความรู้ทั่วไปเกี่ยวกับดินและเนื้อดินปั้น

ความหมายของดิน

จุ่มพล คืนตัก และคนอื่น ๆ (2521 : 4) กล่าวว่า ดิน หมายถึง วัตถุที่เกิดขึ้นตามธรรมชาติ ซึ่งมีเนื้อละเอียด มีความเนียนยวเมื่อเปียกน้ำ และแกร่ง เมื่อแห้ง โดยปกติดินประกอบด้วยแร่ดินที่มีขนาดเม็ดแร่เล็กๆ เอียดบนการสารอินทรีย์และแร่ชนิดอื่นที่ไม่ใช่แร่ดิน

ศูนย์วิจัยและพัฒนาอุตสาหกรรมเครื่องปั้นดินเผา (2529 : 20) ได้ให้ความหมายของดินไว้ว่า ดิน คือสารประกอบไฮดรอลูมิเนียมซิลิกेट (*Hiyusaluminium Silicate*) มีส่วนประกอบและโครงสร้างของผลึกแน่นอน เมื่อผสมกับน้ำจะทำให้เกิดความเนียนยวขึ้นและสามารถปั้นให้เป็นรูปต่าง ๆ ได้ ถ้าบดอย่างไรให้แห้งจะยังคงรักษารูปร่างเดิมไว้มีความแข็งแกร่งดีขึ้นแต่ค่อนข้างเบาะ ถ้าเผาแล้วจะทำให้แข็งแกร่งมากขึ้นและผสมกับน้ำจะไม่ทำให้ความเนียนยวกลับคืนมาอีก

โภกมล รักษ์วงศ์ (2531 : 3) กล่าวว่า ดิน เป็นสารประกอบของอลูมิเนียมซิลิกेट ในแร่ธรรมชาติจะมีสารประกอบอื่น ๆ ปะบันอยู่มากมายที่เป็นสาเหตุทำให้ดินไม่บริสุทธิ์ สารประกอบเหล่านี้ได้แก่ ควอตซ์ในก้า (*Quartz Mica*) เหล็กออกไซด์ (*Iron Oxide*) เฮมาไทด์ (*Hematite*) พลูออไรท์ (*Fluorite*) มัสด็อกไวท์ (*Mascowhite*) เป็นต้น ดินเกิดจากการแปรสภาพของหินพัมมาชิ่ง เป็นหินแกรนิตชนิดหนึ่ง เกิดการผุพังเปลี่ยนสภาพเป็นดินเนื่องจากความชื้นปฏิกิริยานี้เรียกว่า แคโลลินไนท์เซชัน (*Kaolinitization*)

สรุปได้ว่า ดิน คือแร่ที่เกิดขึ้นจากธรรมชาติ เป็นสารประกอบของอลูมิเนียมซิลิกेट เมื่อผสมกับน้ำจะทำให้เกิดความเนียนยวและสามารถขึ้นรูปให้เป็นทรงต่าง ๆ ได้ สามารถนำมาใช้เป็นวัตถุดีบุนการผลิตผลิตภัณฑ์เซรามิก

ประเภทของดิน

จุ่มพล คืนตัก และคนอื่น ๆ (2521 : 17) ได้จำแนกประเภทของดินออกเป็น 2 ประเภทใหญ่ ๆ คือ

1. จำแนกประเภทตามประโยชน์การใช้ ได้แก่
 - 1.1 ดินขาว ใช้ทำฟิลเลอร์ เกรด ทำเคลือบกระดาษ ทำวัตถุไฟ ทำผลิตภัณฑ์เซรามิก
 - 1.2 ดินเหนียว ใช้ทำผลิตภัณฑ์เซรามิก
 - 1.3 ดินทราย ใช้ทำผลิตภัณฑ์ไฟและผลิตภัณฑ์เซรามิก
 - 1.4 เบนโทไนต์ ทำให้เนื้อดินเกิดความเหนียว
 - 1.5 ดินชนิดอื่น ๆ รวมทั้งหินดินดาน ใช้ทำผลิตภัณฑ์เซรามิก บูนซีเมนต์ เป็นต้น
2. จำแนกประเภทตามลักษณะการเกิด ได้แก่
 - 2.1 แบบเกิดแล้วอยู่กันที่ เป็นดินที่เกิดจากการพุพังหรือการเปลี่ยนแปลงสภาพของแร่และหินจากความชื้น
 - 2.2 แบบที่ถูกพัฒนาไปจากแหล่งกำเนิดเดิมโดยสายน้ำ เป็นต้น
 - 2.3 แบบที่ได้จากการที่น้ำแร่ไปแทนที่ในหิน

บริดา พิมพ์ขาวข้า (2532 : 41) กล่าวว่า ดินเป็นวัตถุดินที่สำคัญในการผลิตผลิตภัณฑ์เซรามิก โดยเฉพาะภาชนะรับอาหาร เครื่องสุขภัณฑ์ กระเบื้อง และอื่น ๆ ดินมีหลายชนิด แตกต่างกันไป อาจแตกต่างกันในเรื่องสี หรือต่างกันในเรื่องโครงสร้าง รวมทั้งต่างกันในเรื่องคุณสมบัติทางกายภาพและเคมี เป็นต้นว่า มีความเหนียวต่างกัน มีปริมาณซิลิกาต่างกัน นอกจากนี้ยังได้จำแนกประเภทของดินออกเป็น 2 ประเภท คือ ดินสามารถจำแนกได้ 2 ประเภท คือ

 1. ดินที่เกิดจากที่รากสูงหรือภูเขา ส่วนมากจะเป็นดินที่มีความบริสุทธิ์สูง ไม่มีสารเจือปน ส่วนมากเป็นดินขาว
 2. ดินที่เกิดจากที่รากต่ำ เป็นดินที่มีความบริสุทธิ์ต่ำ เพราะมีสารอื่นเจือน เช่น ชา กะปิ ชาксตัว ส่วนมากเป็นดินดำแต่เมื่อเผาแล้วจะมีสีขาวหม่น

ชิงเกอร์ และชิงเกอร์ (Singer and Singer. 1963 : 26) "ได้แบ่งประเภทของดินไว้ ดังนี้

1. ดินขาวหลังจากการเผาแล้ว
 - 1.1 ดินขาว
 - 1.2 ดินเหนียว
2. ดินทราย
 - 2.1 ดินที่มีส่วนประกอบซิลิกาสูง
 - 2.2 ดินที่มีส่วนประกอบอุ่มน้ำสูง
3. ดินที่ใช้ทำผลิตภัณฑ์ทางก่อสร้าง
4. ดินสโตนแวร์

เนื้อดินบ้าน

โภมล รักยิ่งวงศ์ (2531 : 126) กล่าวว่า เนื้อดินบ้านเป็นการนำดินชนิดต่าง ๆ มาผสมเข้าด้วยกันหรือการผสมดินกับวัตถุดินชนิดอื่น ๆ บางครั้งอาจใช้ดินที่พบอยู่ตามธรรมชาติมาใช้ได้เลย สำหรับการทำผลิตภัณฑ์ทางประเพณี เพราะมีความเหนียวเพียงพอ เช่น ดินเหนียว ดินสโตนแวร์ เป็นต้น ในสมัยก่อนการทำ เนื้อดินบ้านจะทำมาจากดินธรรมชาติที่มีความเหนียวพอมากขึ้นรูปเป็นผลิตภัณฑ์ชนิดต่าง ๆ ตามความต้องการ เริ่มจากการทำเครื่องบ้านดินเผาชนิดไม่มีการเคลือบบ้านเป็นเวลา พัน ๆ ปี จนกระทั่งสมัยศตวรรษที่ 10 จึงได้มีความก้าวหน้าในการทำเครื่องบ้านดินเผามาก สามารถทำเนื้อดินบ้านชนิดพิเศษขึ้นได้ เรียกว่า เนื้อดินبور์สเลน (Porcelain Bodies)

บรีดา พิมพ์ขาวชำ (2532 : 84 - 86) กล่าวถึงเนื้อดินบ้านว่า เนื้อดินบ้าน หมายถึง เนื้อดินที่มีส่วนประกอบเป็นดินหรือเนื้อดินที่ไม่มีดินเป็นส่วนประกอบ เนื้อดินบ้านที่มีดินเป็นส่วนประกอบ อาจมีดินล้วน ๆ หรือดินร้อยเบอร์ เช่นต์ แต่ส่วนมากแล้วจะมีวัตถุดินตัวอื่นผสมอยู่ด้วย เช่นเดียวกับเนื้อดินบ้านที่ไม่มีดินเป็นส่วนประกอบ อาจมีเนื้อวัตถุดินชนิดเดียวหรือมีวัตถุดินหลายชนิดผสมกันอยู่ เนื้อดินบ้านก็เช่นเดียวกับวัตถุดินอื่น ๆ เพราะว่า เป็นส่วนผสมของวัตถุดิน จึงจำเป็นจะต้องวิเคราะห์คุณสมบัติเฉพาะต่าง ๆ ทั้งนี้จะได้สะท้อนต่อการตรวจ เตรียมเนื้อดินบ้านเมื่อจำเป็นจะต้องใช้วัตถุดิน

ใหม่แทนวัตถุดิบเก่า ทั้งนี้อาจเนื่องมาจากวัตถุดิบชนิดหนึ่งขาดแคลนหรืออาจเป็นเหตุผลเพื่อการประหยัดหรือลดต้นทุนการผลิต เช่น ใช้วัตถุดิบภายในประเทศแทนวัตถุดิบที่ต้องส่งมาจากต่างประเทศ เป็นต้น การรักษาและเพาะของเนื้อดินบ้านมาตรฐานเฉพาะโรงงานและเฉพาะชนิด เนื้อดินบ้านจะสามารถทำให้สร้างเนื้อดินบ้านจากวัตถุดิบใหม่ให้เนื้อดินบ้านที่สร้างขึ้นมาใหม่มีคุณสมบัติเหมือนเนื้อดินบ้านเดิมทั้งก่อนและหลังทำการเผา ซึ่งเท่ากับเป็นการควบคุมคุณภาพระหว่างทำการผลิต

ชิงเกอร์ และชิงเกอร์ (Singer and Singer. 1963 : 393) กล่าวว่า เนื้อดินบ้านหมายถึง วัตถุดิบที่ต้องเตรียมเป็นขี้นตอนตามความต้องการและเป็นไปตามคุณสมบัติของผลิตภัณฑ์ที่กำหนดซึ่งต้องควบคุมคุณภาพอย่างใกล้ชิด มีการกำหนดมาตรฐานของแต่ละโรงงาน ซึ่งเป็นส่วนสำคัญที่ต้องเกี่ยวข้องกับน้ำเคลือบ เนื้อดินบ้านมีความหมายครอบคลุมถึงสองอย่างคือ หมายถึง การเตรียมวัตถุดิบเพื่อใช้ทำผลิตภัณฑ์อย่างโดยย่างหนึ่ง และหมายถึงส่วนสำคัญของผลิตภัณฑ์ที่จะต้องนำไปเกี่ยวข้องกับเคลือบ เนื้อดินบ้านอาจจะใช้ดินล้วน ๆ ที่เกิดขึ้นตามธรรมชาติหรือเตรียมขึ้นจากส่วนผสมของวัตถุดิบ 3 อย่าง คือ ดิน หินพันธ์แม่และหินเจี้ยวหนามโดยใช้สัดส่วนจากตารางสามเหลี่ยม แล้วนำไปทดลองเพื่อหาสัดส่วนที่เหมาะสมและดีที่สุดสำหรับการทำผลิตภัณฑ์อย่างโดยย่างหนึ่ง

ส่วนผสมของ เนื้อดินบ้าน

ปรีดา พิมพ์ขาวจำ (2532 : 84 - 86) กล่าวว่า ส่วนผสมเนื้อดินบ้านเรารายงานกล่าวถึงได้ 4 วิธี ดังนี้

1. การกล่าวถึงโดยเจียนเป็นค่าร้อยละของวัตถุดิบ เช่น

ตินขาว	ร้อยละ	35
ตินเนี้ยว	ร้อยละ	25
หินเจี้ยวหนาม	ร้อยละ	13
หินพันธ์แม่	ร้อยละ	27

2. การกล่าวถึงโดยเจียนเป็นค่าร้อยละของออกไซด์ต่าง ๆ เช่น

SiO_2	ร้อยละ	66.7
----------------	--------	------

Al_2O_3	ร้อยละ	21.6
Fe_2O_3	ร้อยละ	0.5
CaO	ร้อยละ	0.6
MgO	ร้อยละ	0.4
K_2O , Na_2O	ร้อยละ	4.5
Loss on Ignition	ร้อยละ	5.7

3. การกล่าวถึงโดยเจียนเป็นค่าร้อยละของแร่ เช่น

ติน	ร้อยละ	50
หินเขียวหมุน	ร้อยละ	25
หินพื้นแม้	ร้อยละ	25

4. การกล่าวถึงโดยเจียนเป็นสูตรทั่วไป เช่น

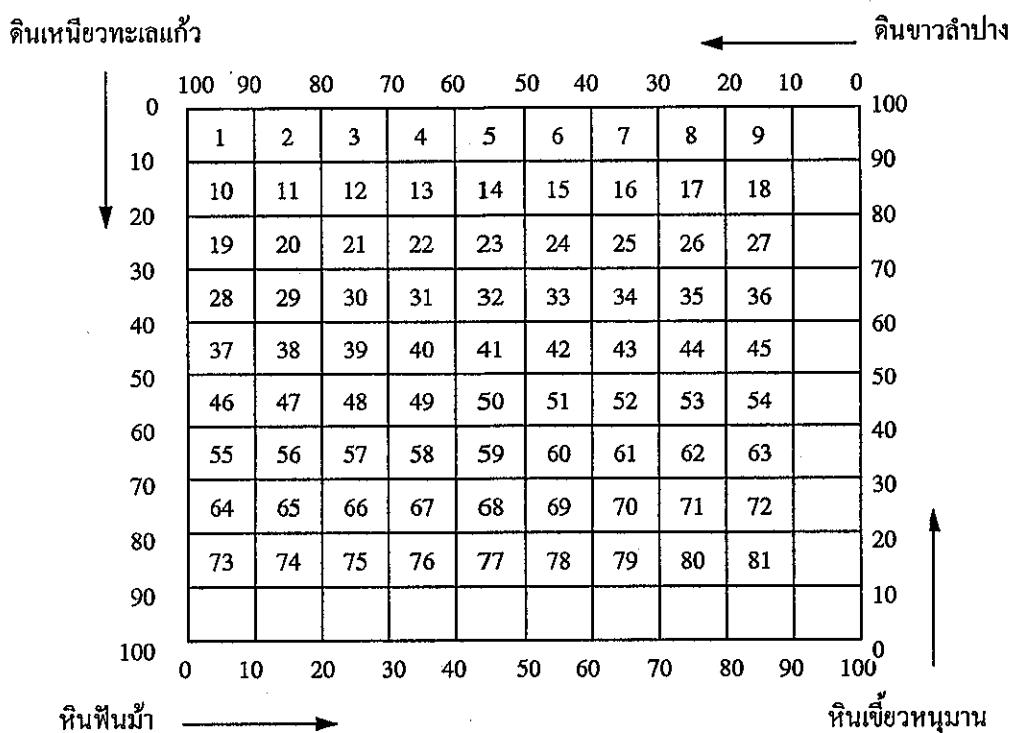
RO , R_2O	R_2O_3	RO_2
0.36	1	5.24

RO , R_2O หมายถึง ออกไซด์ของโลหะ เช่น CaO, MgO, K_2O , Na_2O เป็นต้น

R_2O_3 หมายถึง ออกไซด์ของโลหะ เช่น Fe_2O_3 , Al_2O_3 เป็นต้น

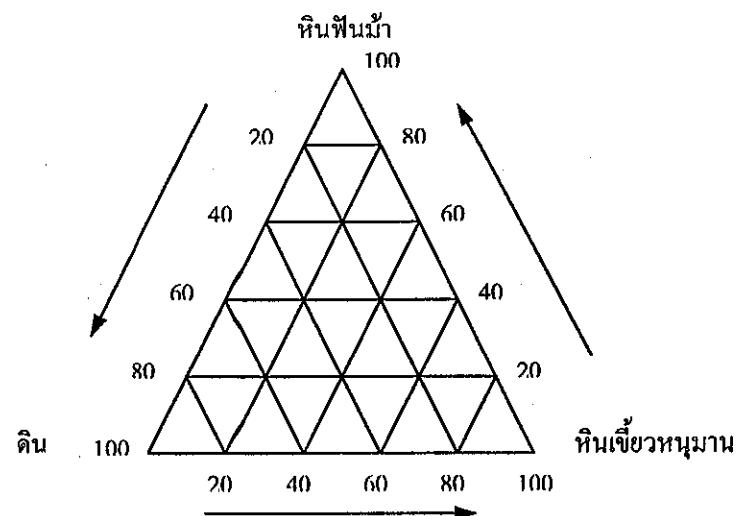
RO_2 หมายถึง ออกไซด์ของโลหะ เช่น SiO_2 , TiO_2 เป็นต้น

ประสิทธิ์ แก้วฟังรังสี (2539 : 8) ได้ทำการทดลองโดยการใช้วิธีการคำนวณหาอัตราส่วนผสมจากตารางสี่เหลี่ยมจัตุรัส (Quadraxial Diagram) โดยใช้วัตถุดินประกอบไปด้วย แร่ดินเหนียว และดินขาว หินพื้นแม้ และหินเขียวหมุน โดยแสดงสัดส่วนของเนื้อดินบึ้นเป็นตารางดังแสดงในภาพประกอบ 2



ภาพประกอบ 2 ตารางสี่เหลี่ยมจัตุรัสที่ใช้คำนวณเนื้อดินปืน

ซิงเกอร์ และซิงเกอร์ (Singers and Singers. 1963) กล่าวถึงส่วนผสมของเนื้อดินปืนซึ่งประกอบไปด้วย แร่ดิน หินเขี้ยวหุนนาน และหินพื้นน้ำ โดยแสดงสัดส่วนของเนื้อดินปืนด้วยตารางสามเหลี่ยมด้านเท่า ดังนี้



ภาพประกอบ 3 ตารางสามเหลี่ยมแสดงสัดส่วนของเนื้อดินปืน

จากตารางสามเหลี่ยมที่มุ่งสามเหลี่ยมจะ เป็นจำนวนหนึ่งร้อยของวัตถุดิบที่วิ่งนำด้วยลูกศร ซึ่งทุก ๆ จุดในพื้นที่สามเหลี่ยมหมายถึง ส่วนผสมของ เนื้อดินปืนหนึ่งส่วนผสม

เนื้อดินปืนจากตารางสามเหลี่ยมเป็นเนื้อดินปืนที่นิยมใช้กันอยู่ทั่วไป ส่วนผสมของเนื้อดินปืน ประกอบด้วยวัตถุดิบ 3 ชนิด ผสมกันคือ ดิน หินเจี้ยวหุমาน และหินฟ้าม้า วัตถุดิบทั้งสามชนิดนี้ เป็นสินแร่ตามธรรมชาติซึ่งหาได้ง่ายและมีราคาถูก ความบริสุทธิ์ของแร่จะเปลี่ยนแปลงไปตาม แหล่งที่พบ เมื่อผสมกันในอัตราส่วนที่เหมาะสมจะทำให้ง่ายต่อการขันรูบผลิตภัณฑ์ และสิ่งสำคัญคือ เราสามารถที่จะเพาให้ได้โครงสร้างตามต้องการ นอกจากนี้ยังได้เนื้อดินปืนอื่น ๆ ที่มีคุณสมบัติ พิเศษอีกด้วย

ในการทดลองครั้งนี้ผู้วิจัยจะใช้ตารางสามเหลี่ยมด้านเท่าในการหาสัดส่วนของวัตถุดิบ โดยใช้หัวข้อ 3 ชั่งประกอบไปด้วย แร่คิน หินเจี้ยวหุมาน และหินผุลานหอย

ประเภทของเนื้อดินปืน

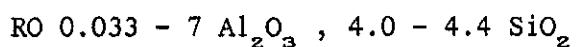
เนื้อดินปืนแบ่งตามลักษณะของคุณสมบัติและการเผาที่อุณหภูมิแตกต่างกันดังนี้ เนื้อดินปืนไฟ ต่ำ เนื้อดินปืนบอร์สเลนส์ เนื้อดินปืนสโตรนแวร์

1. เนื้อดินปืนไฟ ต่ำ สมัยก่อนทำมาจากการเผาที่ชุดได้จากธรรมชาติ แต่ปัจจุบันมีความ ก้าวหน้าทางด้านเทคโนโลยีมากขึ้น การทำเครื่องบันดินเพาประเภทเอกสาร เช่นแวร์มีการเตรียมเนื้อดินปืนขึ้นมาใหม่ เป็นผลิตภัณฑ์เนื้อละ เอียดขึ้น มีความทึบแสง เนื้อดินปืนมีความพรุนตัว มีการเคลือบ และไม่เคลือบ เป็นเครื่องบันดินเพาที่เพาในอุณหภูมิไม่เกิน 1,150 องศาเซลเซียส สามารถดูดซึมน้ำได้ ถ้าหากเค้าก็จะมีเสียงทึบ ความแข็งแกร่งไม่ต่ำอย่างสูง

2. เนื้อดินปืนบอร์สเลนส์ เป็นเครื่องบันดินเพาที่เพาในอุณหภูมิสูง เนื้อผลิตภัณฑ์ไปร่อง แสง แข็งแกร่ง ไม่มีความพรุนตัว ไม่ดูดซึมน้ำ เนื้อดินปืนจะมีส่วนผสมของดิน หันพันม้า หินเจี้ยวหุมาน เป็นเครื่องบันดินเพาที่ Jin ทำได้ประเทศแรกในสมัยราชวงศ์หมิง (Ming) ในศตวรรษที่ 10 ยังมีเครื่องบันดินเพาอิกนิดหนึ่งซึ่งจัดว่า เป็นเครื่องบันดินเพาบอร์สเลนส์ คือ โบนไซน่า (Bone China) มีความไปร่องแสง เช่นเดียวกับบอร์สเลนส์ธรรมชาติ เป็นเครื่องบันดินเพาที่ทำขึ้นในประเทศไทย อังกฤษ โดยใช้หิน ดิน และขี้เจ้ากรดถูกความเป็นส่วนผสมในเนื้อดินปืน

3. เนื้อดินบ้านสโตนแวร์

ซิงเกอร์ และซิงเกอร์ (Singer and Singer. 1963 : 431) กล่าวว่า เนื้อดินบ้านสโตนแวร์จะต้องเผาในอุณหภูมิสูงระหว่าง 1200 ~ 1250 องศาเซลเซียส เนื้อดินทึบแสง (Opaque Bodies) อาจจะมีสีต่าง ๆ ขึ้นอยู่กับวัตถุดินที่ใช้เป็นส่วนผสม เนื้อดินบ้านมีความเนียนยวาว ขณะที่เป็นดินยังไม่เผา เนื้อดินจะแข็งแรงไม่แตกหักง่าย เพราะใช้ส่วนผสมของ Ball Clay สูง โดยปกติเนื้อดินบ้านชนิดนี้จะหาดตัวก่อนเผาและหลังจากเผาอุณหภูมิสูงแล้วมีโอกาสบิดเบี้ยวได้ง่าย มีความจำเป็นต้องใช้ดินเชื้อ (Grog) หรือทรายเป็นส่วนผสมเพื่อเพิ่มความแข็งแกร่งและป้องกันการบิดเบี้ยว ซึ่งมีส่วนประกอบของวัตถุดินดังนี้ ดินเหนียว หินเขียว หินมาน หินพันธ์ และดินเชื้อ มีส่วนประกอบทางเคมีดังนี้



เช่นกลุ่มที่เป็นต่าง (RO) จะอยู่ระหว่าง $0.7 \ (CaO + FeO) + 0.4 \ K_2O$ และ $0.3 \ (CaO + FeO) + 0.7 \ K_2O$

ตาราง 1 แสดงส่วนประกอบทางเคมีของเนื้อดินบ้านสโตนแวร์

ส่วนประกอบ	SiO_2	Al_2O_3	Fe_2O_3	CaO	MgO	K_2O	Na_2O
Altrom	65.62	27.94	1.60	1.25	1.33	0.39	1.42
Vauxhall	74.00	22.04	2.00	0.60	0.17		1.06
Helsingborg	74.60	19.00	4.25	0.62	-		1.30
Voisonlieu	74.30	19.50	3.90	0.50	0.80		0.50
Baltimore	67.40	29.00	2.00	0.60	-		0.60
Wedgwood	66.49	26.00	6.12	1.40	0.15		0.20
China	62.00	22.00	14.00	0.50	-		1.00
China	62.04	20.30	15.58	1.08	-		-
Japan, grey	71.29	21.07	1.25	2.82	1.98	1.03	0.44
Japan, brown	73.68	19.20	4.37	0.70	0.32	1.41	0.32
Bitterfied	71.24	25.25	2.11	0.11	0.21		0.64
Krauschwitz	53.77	41.34	3.34	0.03	0.01	1.40	0.10
Muskau	68.05	29.22	1.31	0.13	0.08	0.91	0.24
Rhine	62.60	34.20	1.70	0.30	0.10	0.90	0.40

การใช้วัตถุดินที่อยู่ในกลุ่มด่าง (Ro Group) เป็นส่วนผสมในเนื้อดินบ้านสโตนแวร์ วัตถุดินในกลุ่มนี้ดังนี้

1. การใช้สารประกอบแมกนีเซียมออกไซด์ (MgO) ผสมลงไว้ในเนื้อดินบ้านสโตนแวร์ จะเกิดผลดังนี้

๖ ๐.๘. ๒๕๔๑

4140387



สำนักหอสมุด

๑๓๔๑๗
๒๕๔๑

- 1.1 เป็นจำนวนไฟฟ้าที่ดีขึ้น
- 1.2 การทดสอบตัวขยายตัวต่ำและทนต่อการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิ
2. การใช้สารประกอบของแมกนีเซียม (BaO) ผสมลงไว้ในเนื้อดินบ้านสโตนแวร์จะเกิดผลดังนี้
3. การใช้สารประกอบของเบอร์เลียม (BeO) ผสมลงไว้ในเนื้อดินบ้านสโตนแวร์จะเกิดผลดังนี้
- 3.1 ทำให้เนื้อดินบ้านมีความแข็งสูงขึ้น
 - 3.2 เป็นจำนวนไฟฟ้าที่ดีขึ้น
 - 3.3 มีสัมประสิทธิ์ของการขยายตัวน้อยลง
4. การใช้สารประกอบของซิงค์ออกไซด์ผสมลงไว้ในเนื้อดินบ้านสโตนแวร์จะทนต่อบาฟิกริยา การหลอมเหลวของโลหะ แต่ต้องปราศจากปฏิกิริยาของกรด (Acid)
- การใช้วัตถุดินที่มีคุณสมบัติเป็นกลุ่ม (R_2O_3 group) ผสมลงไว้ในเนื้อดินบ้าน วัตถุดินที่ใช้มีดังนี้
5. การใช้สารประกอบของอะลูมินา (Al_2O_3) ผสมลงไว้ในเนื้อดินบ้านสโตนแวร์จะเกิดผลดังนี้
- 5.1 เพิ่มความแข็งแรงของเนื้อดิน
 - 5.2 ทนความร้อนได้ดีขึ้น
6. การใช้สารประกอบของโครมมิกออกไซด์ (Cr_2O_3) ผสมลงไว้ในเนื้อดินบ้านสโตนแวร์จะเกิดผลดังนี้
- 6.1 ทนต่อกรด แต่จะต้องปราศจากกรด
 - 6.2 ทนความร้อนได้ดีขึ้น
- การใช้วัตถุดินที่มีคุณสมบัติเป็นกรด (RO_2 group) ผสมลงไว้ในเนื้อดินบ้านสโตนแวร์จะเกิดผลต่าง ๆ ตามวัตถุดินที่ใช้ดังนี้
7. การใช้สารประกอบของเซอร์โคโนเนียมออกไซด์ (ZrO_2) ผสมลงไว้ในเนื้อดินบ้านสโตนแวร์จะเกิดผลดังนี้

- 7.1 ทนต่อกรดและด่าง
- 7.2 เพิ่มคุณสมบัติทางไฟฟ้าได้ดีขึ้น
8. การเติมสารพอสเพต (P_2O_5) ผสมลงไว้ในเนื้อดินบ้านสโตนแวร์จะเกิดผลดังนี้
- 8.1 ทนความร้อนต่ำลง
- 8.2 ทนต่อการกัดกร่อนของกรดกัดแก้ว
9. การเติมสารประกอบของซิลิกา (SiO_2) ผสมลงไว้ในเนื้อดินบ้านสโตนแวร์จะเกิดผลดังนี้
- 9.1 ทำให้เนื้อดินบ้านแข็งแรงขึ้น
- 9.2 สัมประสิทธิ์ของการขยายตัวต่ำลง
- 9.3 ทนต่อการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิได้ดีขึ้น
- นอกจากดังกล่าวมาแล้ว เนื้อดินบ้านสโตนแวร์ยังมีแตกต่างกันออกไปอีกซึ่งแล้วแต่ความต้องการที่จะให้มีคุณสมบัติอย่างไร สามารถผสมได้ตามคุณสมบัติของวัตถุดิน เช่น
10. เนื้อดินบ้าน เนื้อดินบ้านประเกคนี้เป็นเนื้อดินบ้านที่ใช้กับงานห้องทดลอง เครื่องถ่ายชาม และใช้ส่วนผสมของเนื้อดินบ้านดังนี้
- | | | |
|----------------|--------|---------|
| ดิน | ร้อยละ | 30 - 70 |
| หินฟันม้า | ร้อยละ | 5 - 28 |
| หินเจี้ยวหุমาน | ร้อยละ | 30 - 60 |
- หรืออาจจะใช้ดินเซื้อผสมเข้าไปด้วยก็ได้
- เนื้อดินบ้าน Fine Stone Ware จะต้องเผาในอุณหภูมิสูง มีความดูดซึมน้ำได้น้อยมาก ทนต่อการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิได้
11. เนื้อดินขาวสโตนแวร์ (White Stone Ware) เนื้อดินประเกคนี้เป็นเนื้อดินที่มีสีขาวบริสุทธิ์ วัตถุดินที่ใช้เป็นส่วนผสมจะต้องมีความบริสุทธิ์ปราศจากออกไซเด茨ของโลหะต่าง ๆ เป็นเนื้อดินที่มีคุณภาพดี มีความแข็งสูง ไม่มีการดูดซึมน้ำ เผาในอุณหภูมิสูง เนื้อแข็งแกร่งมาก วัตถุดินที่ใช้เป็นส่วนผสมจะมี หินฟันม้า หินเจี้ยวหุมาน ดินขาว ดินเหนียว วัตถุดินดังกล่าวจะต้องมีความบริสุทธิ์

12. เนื้อดินทนความร้อนเร็วเป็นเร็วสโตนแวร์ (Improving Thermal Shock Resistance of Stone Ware) เนื้อดินนี่ประเภทนี้เป็นเนื้อดินบ้านสโตนแวร์อีกชนิดหนึ่งที่สามารถต่อการเปลี่ยนแปลงของอุณหภูมิได้ดี การทำให้เนื้อดินบ้านชนิดนี้ทนต่อการเปลี่ยนแปลงของอุณหภูมิได้ดีจะต้องทำให้มีคุณสมบัติดังนี้

12.1 ทำให้เนื้อดินบ้านไม่มีความพรุนตัว

12.2 เติมวัตถุดินที่ทนความร้อนให้มากขึ้น และ เติมวัตถุดินที่ทนต่อ Thermal Shock ได้ดี

12.3 เติมวัตถุดินที่ลดสัมประสิทธิ์ของการหดตัวและขยายตัวให้มากขึ้น

การทำให้เนื้อดินบ้านมีความทนต่อการเปลี่ยนแปลงของอุณหภูมิได้ดี มีวิธีการโดยการใช้วัตถุดินที่มีขนาดหยาบผสมเข้าไปด้วย เช่น วัตถุดินพากดินเซื้อ ทราย เป็นต้น การทำให้เนื้อดินบ้านความร้อนมากขึ้นจะต้องใช้วัตถุดินที่ทนความร้อนผสมลงในในเนื้อดินบ้าน วัตถุดินเหล่านี้ได้แก่ ดินขาว (Kaolin) อลูมินา (Alumina) ซิลิกา (Silica) คอรันดัม (Corundum) ซิลิคอนคาร์บอนไดค์ (Silicon Carboie) เพอร์โซซิลิคอนกราไฟต์ (Ferrosilicon Graphite) วัตถุดินดังกล่าวจากจะทำให้ทนความร้อนได้ดีแล้วยังสามารถทำให้เนื้อดินบ้านต่อการเปลี่ยนแปลงของอุณหภูมิได้ด้วย

การทำให้เนื้อดินบ้านมีสัมประสิทธิ์ของการหดตัวและขยายตัวน้อย ก็จะต้องใช้วัตถุดินจำพวกซิลิมาไนท์ (Silimanite) และควอตซ์ (Quartz)

13. เนื้อดินบ้านเกี่ยวกับไฟฟ้าสโตนแวร์ (Electrical Stone Ware Bodies)

เนื้อดินบ้านประเภทนี้จะใช้กับงานทางด้านไฟฟ้า ไม่มีความพรุนตัว ไม่ดูดซึมน้ำ มีความแข็งแกร่งสูง ทนต่อบ uur กิริยาทางเคมี มีคุณสมบัติทางพิสิกส์ดี จะใช้ทาล (Tale) แมกนีเซียมคาร์บอนेट (Magnesium Carbonate) ใส่ลงในส่วนผสมของเนื้อดินบ้าน การทำผลิตภัณฑ์ประเภทนี้จะต้องนำเอาน้ำเนื้อดินบ้านผ่านเครื่องแยกเหล็กเสียก่อน เพื่อทำให้มีคุณสมบัติทางด้านการเป็นฉนวนไฟฟ้าได้ดีขึ้น (โภมล รักษ์วงศ์. 2523 : 147 - 156)

วิธีการขึ้นรูปทรง

วิธีการขึ้นรูปทรง (Forming Method) แบ่งออกได้หลายวิธีคือ

1. การขึ้นรูปแบบอิสระ (Free Form Method)
2. การขึ้นรูปแบบแผ่น (Coil Method)
3. การขึ้นรูปแบบแผ่น (Slab Method)
4. การขึ้นรูปแบบแบนหมุน (Throwing Method)
5. การขึ้นรูปแบบในมีด (Jigger Method)
6. การขึ้นรูปแบบใช้พิมพ์กด (Hand Press Method)

การขึ้นรูปแบบอิสระ

การขึ้นรูปแบบอิสระ เป็นการขึ้นรูปแบบที่ง่ายและสะดวกมาก เหมาะสมอย่างยิ่ง วิธีหรือ หลักการเบื้องต้นในการขึ้นรูปเครื่องบันдин Heraeus เป็นการเปิดโอกาสให้สร้างสรรค์งานตามที่ต้องการ โดยอาศัยเครื่องมือเพียงเล็กน้อย วิธีขึ้นรูปแบบอิสระมีอยู่ 2 วิธีด้วยกัน กล่าวคือ

1. เมื่อนวดดินได้ที่แล้ว ทำดินเป็นก้อนกลมเพื่อความ匀 ตามความเหมาะสม แล้วใช้หัวแม่มือบีบดิน กดดินให้เป็นรูปทรงตามต้องการ และพยายามบีบให้ความหนาใกล้เคียงกันแล้วใช้เครื่องมือชุดตกลแต่งให้เรียบร้อย ส่วนไหนจะทำหยักหรือส่วนประกอบอื่น ๆ ควรรอให้ดินแห้งเสียก่อน เพราะจะช่วยให้การทรงตัวได้ดี เสร็จแล้วบล่ออยให้แห้งตามหลักวิธีการ แล้วจึงตกแต่งให้เรียบร้อย

2. นำดินที่นวดได้ที่แล้วโดยทำเป็นก้อนกลม เหลี่ยม รูปทรงกรอบอก ตามที่เห็นสวยงาม แล้วใช้เครื่องมือชุดเจาะให้กลวงมีความหนาใกล้เคียงกัน บล่ออยให้แห้งแล้วตกแต่งให้เรียบร้อย ควรแนะนำให้รู้จักการทำขาหรือก้น เพื่อสะดวกเวลานำไปเคลือบจะช่วยให้ผลิตภัณฑ์ไม่ติดกับชั้นวาง ทำให้ผลิตภัณฑ์มีความเรียบร้อย สวายงามดีขึ้น (ทวี พรหมพุดกษ. 2531 : 81)

การเขียนรูปแบบแผ่น

การเขียนรูปแบบแผ่นหมายความว่ารับผลิตภัณฑ์ที่ออกแบบมีลักษณะ เป็นเหลี่ยมหรือรูปทรงแบลก ๆ วิธีทำในขั้นแรกใช้เครื่องมือลูกกลิ้งรีดดินให้เป็นแผ่นบนแผ่นบุนพลาสเตอร์หรือแผ่นไม้อัดที่มีผ้าใบหุ้ม ความหนาของแผ่นที่รีดขึ้นอยู่กับภาระที่จะทำ แล้วใช้เครื่องมือตัดดินตามรูปแบบที่ต้องการแล้วนำไปประกอบกันเข้าโดยรอให้ติดหมาย ฯ เสียก่อน ใช้สลิบเป็นตัวประสานรอยต่อ ในขณะที่เขียนรูปทรง ติดอาจจะยังไม่ทรงตัวได้ดี ควรใช้เศษดินคั่มยันรอให้ทรงตัวได้ดีเสียก่อนจึงถอยนำออก

โดยเฉพาะผลิตภัณฑ์ที่มีรูปทรงเป็นเหลี่ยมหรือกลม เวลาผ่านไปแห้งควรร้วงไว้บนแผ่นบุนพลาสเตอร์เพื่อบังกันการบิดเบี้ยว แต่ถ้าภาระมีพากวนประกอบกัน ถ้าแยกออกจากกันแล้ว เมื่อติดหดตัวทำให้มีดีเบี้ยวได้ง่าย (จีรพันธ์ สมประสงค์. 2535 : 112)

การเขียนรูปแบบชุด

การเขียนรูปแบบนี้เป็นที่นิยมกันแพร่หลาย เช่นกัน สามารถเขียนรูปตั้งแต่ชิ้นงานขนาดเล็กจนถึง โ่องน้ำขนาดใหญ่ มนุษย์เราได้รู้จักวิธีทำแบบนี้กันมานานแล้ว วิธีเขียนรูปในขั้นแรกทุบดินบีบดินให้เป็นแผ่น ใช้เครื่องมือตัดให้เป็นแผ่นกลมหรือสี่เหลี่ยมตามต้องการ แล้วคลึงดินให้เป็นเส้นกลมยาว มีขนาดเล็กหรือโตตามความเหมาะสมสมของภาระที่มีน้ำ นำไปขดบนแผ่นที่เตรียมไว้โดยใช้น้ำสลิบประสานรอยต่อ ใช้มือบีบดินหรือกดดินให้เข้ากันแน่นสนิท ทำเช่นนี้เรื่อยไปจนสูงพอกับความต้องการแล้วแต่ผิวให้เรียบแล้วบล้อยให้แห้ง ถ้าเป็นภาระขนาดใหญ่ควรบล้อยให้แห้งอย่างช้า ๆ มีฉลนนี้จะแตกร้าวได้ง่าย

ในการเขียนรูปทรงกลมจะเป็นแจกันหรือภาระต่าง ๆ ควรแนะนำให้รู้จักวิธีการสร้างแบบ (Template) เป็นเครื่องมือช่วยตรวจสอบให้รูปทรงกลม ในขั้นแรกควรออกแบบผลิตภัณฑ์และรูปทรงโดยใช้กระดาษแข็งหรือแผ่นโลหะบาง ๆ ใช้มีดหรือกรรไกรตัดตามแบบรูปที่ออกแบบไว้ ก็จะได้แบบตามต้องการ แล้วนำไปใช้ประกอบในการเขียนรูป (จีรพันธ์ สมประสงค์. 2535 : 115)

การขึ้นรูปแบบแบนหมุน

การขึ้นรูปแบบแบนหมุนเป็นการขึ้นรูปแบบทรงกลม โดยอาศัยเครื่องมือแบนหมุน ในสมัยโบราณเป็นชนิดแบนหมุนใช้แรงคนดึง (Kick Wheel) แต่ต่อมาได้วัฒนาการใช้กำลังไฟฟ้า (Electric Wheel) มีทั้งชนิดแบบยืน แบบนั่ง ความเร็วที่ใช้ 2-3 จังหวะ ความเร็วของแบนหมุนที่เป็นมาตรฐานประมาณ 80 รอบต่อนาที โดยเฉพาะคินที่นำมาบันท้องเป็นดินชนิดที่มีความเนียวยังจะช่วยให้การขึ้นรูปได้ผลดี การขึ้นรูปแบบแบนหมุนต้องอาศัยการฝึกฝนและทักษะพกษ์รวมถึงความสามารถขึ้นรูปได้ดี

เนื้อดินบันทึ่งสำหรับการขึ้นรูปแบบแบนหมุนจะต้องมีความเนียวยังจะขึ้นรูปได้ดี ได้แก่ ดินที่มีความเนียวยามากจะหดตัวมาก ต้องระวังมากเวลาตากผลิตภัณฑ์หรือเผาผลิตภัณฑ์ที่ต้องให้เป็นไปอย่างช้า ๆ หลักการเตรียมดินชนิดขึ้นรูปด้วยแบนหมุน ควรใช้วัสดุอื่นผสมด้วย เช่น หินพัมม้า แต่ต้องให้มีความเนียวยพอดี แต่ถ้าให้เนียวยามากไปก็อาจทำให้ผลิตภัณฑ์แตกง่าย เช่นกัน ควรเพิ่มวัสดุประเภทเป็นสารให้ลักษณะในเวลาเผาผลิตภัณฑ์ เช่น หินพัมม้า หัลเดอร์หรือพริต หรือประเภทดินเนียนยา ดินเซื้อ ก็จะช่วยให้การหดตัวได้ดี ขนาดของดินเซื้อประมาณ 80 เมซ ผสมลงในเนื้อดินบันประมาณ 8 - 10 เบอร์เซ็นต์ ส่วนความเนียวยาเดิมเบนโทไรท์ประมาณ 2 เบอร์เซ็นต์ ถ้าเดิมมากไปจะทำให้แตกง่ายได้เช่นกัน (ทวี พระนนพฤกษ์. 2523 : 85)

หลักวิธีขึ้นรูปแบบแบนหมุน

1. การตั้งดินให้ได้ศูนย์ (Centering) นับว่าสำคัญมาก แล้วใช้มือทั้งสองกอตและดึงดินขึ้นหลาย ๆ ครั้ง เพื่อให้ดินเกาะกับแบนหมุน ข้อศอกและแขนจะต้องไม่แกว่ง ความเร็วของแบนหมุนช่วงนี้จะต้องใช้ความเร็วสูง ใช้น้ำผสมเจ้าช่วยในการตั้งศูนย์

2. เมื่อตั้งดินได้ศูนย์ดีแล้ว ใช้หัวแม่มือกดดินให้ลึกลงในเบ็นรูปลง แต่อย่าให้ลึกถึงแบนหมุน

3. การดึงดินขึ้น (Raising) เทคนิคและวิธีการตอนนี้สำคัญมาก โดยใช้มือข้างซ้าย และข้างขวาดึงดินขึ้นให้ได้ความสูงตามต้องการ ในขณะที่ดึงดินขึ้นต้องให้อยู่ในแนวเดิ่ง อย่าให้เอียงไปทางหนึ่งทางใด ความเร็วที่ใช้ในระดับปานกลาง

4. การทำรูปทรงต่าง ๆ (Shaping) ใช้นิ้วมือกดและดันให้ได้รูปทรงตามต้องการ

หรือจะใช้เครื่องมือที่เตรียมไว้ก็ได้ ตอนปากรูปทรงไม่สม่ำเสมอควรใช้เครื่องมือตัดทึบเสียก่อน แล้วจึงค่อยขันรูปใหม่

5. ขั้นตอนแต่งหรือขันสำเร็จ (Finishing) ขั้นนี้ต้องรอให้ดินที่บีบภาษณ์หมด ๆ เสียก่อน แล้วใช้เครื่องมือชุดผ้าให้เรียบร้อย ใช้พองน้ำลูบให้เรียบอีกรังจึงจะใช้ได้

การขันรูปแบบในมีด

การขันรูปแบบในมีด เป็นการผลิตแบบมาตรฐานและสามารถผลิตได้จำนวนมาก รวดเร็ว ส่วนใหญ่ได้แก่ งาน ชาม ถ้วย วิชพลดอาทัยพิมพ์ (Mold) และในมีดตามลักษณะรูปร่างของผลิตภัณฑ์ กรรมวิชพลดอาทัยแบบพมุนเพิ่มความเร็วสูง (120 รอบต่อนาที) มีแขนสำหรับใส่ในมีด พิมพ์ที่เป็นแบบทำด้วยบุญพลาสเตอร์ มีหั้งชนิดแบบภายนอก (Outside) เช่น ประเภทจาน และแบบภายใน (Inside) เช่น ประเภทถ้วย เป็นต้น ในมีดสร้างด้วยเหล็กแท้ ใช้ชุดดินตามรูปร่างของพิมพ์ วิธีการขันรูปถ้า เป็นการขันรูปแบบภายนอก เตรียมดินเป็นแผ่นแล้วอัดใบแบบพิมพ์ เมื่อเวลาหมุน ในมีดจะทำหน้าที่ขุดไปตามรูปร่างของแบบพิมพ์ วิธีการขันรูปแบบภายใน เตรียมดินเป็นก้อนกลม แล้วอัดลงไปในแบบพิมพ์ที่เตรียมไว้ ใช้ใบมีดกดลงไปในแบบในขณะที่หมุน ดินจะถูกตัดตามแบบก็จะได้ถ้วยตามต้องการ (ทวี พรหมพุกษ์. 2523 : 88)

ในการขันรูปแบบในมีดควรใช้น้ำเข้าช่วยในการทำด้วย เพราะจะช่วยทำให้พิวของดิน เรียบร้อยดี พิมพ์ที่ใช้ในการผลิตแบบในมีดควรมีหลายพิมพ์และจำนวนมาก เพียงพอ และพิมพ์ควรแห้งสนิท แม่พิมพ์ (Master Mold) ที่ใช้ในการผลิตพิมพ์สร้างด้วยบุญพลาสเตอร์ เช่นเดียวกัน เว้นแต่ว่าแม่พิมพ์ไม่ต้องการให้ดูดซึ้ง ทางด้วยแล็คเกอร์หรือแซลแลคเพื่อช่วยในการผลิตพิมพ์ได้ รวดเร็วที่สุด

การขันรูปแบบใช้พิมพ์ก่อ

การขันรูปแบบใช้พิมพ์ก่อชนิดใช้มือก่อต้องอาศัยพิมพ์ชนิดที่ทำด้วยบุญพลาสเตอร์แบบขึ้นเดียว หรือสองชิ้น (One-Two Piece Mold) ดินที่นำมาใช้ในการก่อพิมพ์นวดเป็นแผ่นและใช้เครื่องมือตัดตามรูปร่างของแบบที่จะพิมพ์ แล้วนำไปกดในพิมพ์ปล่อยทิ้งไว้ให้แห้งก็จะได้แบบพิมพ์ตามต้องการ

พิมพ์แบบชนิดสองชั้น ใช้วิธีเดียวกันแต่เมื่อดินร่อนออกจากแบบเรียบร้อยแล้ว นำไปประกอบเข้าด้วยกันโดยใช้สลับเป็นตัวบรรณาณ ก็จะได้รูปทรงตามต้องการ พิมพ์ที่ใช้ในการกดพิมพ์คราวๆ ก็จะหักงอไม่สามารถใช้ต่อไปได้ ดังนั้นต้องหาวิธีใหม่ ที่ใช้ส่วนที่หักงอไปบูดออกจะทำให้แม่พิมพ์เป็นรอยเสียหายได้ง่าย (ทวี พรหมพุกษ์ 2523 : 89)

เตาเผาและการเผาผลิตภัณฑ์

ประเภทของเตาเผา

ทวี พรหมพุกษ์ (2523 : 13) ได้จำแนกชนิดของเตาเผาไว้หลายวิธี เช่น จำแนกวิธีเผา การเดินของเบลว่าไฟ ลักษณะของเบลว่าไฟ ชนิดของเชื้อเพลิงที่ใช้เผา เป็นต้น ซึ่งพอสรุปได้โดยย่อดังนี้

1. จำแนกตามวิธีการเผา ได้แก่
 - 1.1 เตาเผาแบบไม่ต่อเนื่อง
 - 1.2 เตาเผาแบบกึ่งต่อเนื่อง
 - 1.3 เตาเผาแบบต่อเนื่อง
2. จำแนกตามลักษณะทางเดินของลมร้อน ได้แก่
 - 2.1 เตาเผาแบบทางเดินของลมร้อนในแนวอน
 - 2.2 เตาเผาแบบทางเดินของลมร้อนขึ้น
 - 2.3 เตาเผาแบบทางเดินของลมร้อนลง
3. จำแนกตามลักษณะของเบลว่าไฟ ได้แก่
 - 3.1 เตาเผาเบลว่าไฟสัมผัส
 - 3.2 เตาเผาแบบกึ่งบ้องกันเบลว่าไฟ
 - 3.3 เตาเผาแบบเตาปิด
4. จำแนกตามลักษณะของเชื้อเพลิง ได้แก่
 - 4.1 เตาฟืน

- 4.2 เตาถ่านหิน
- 4.3 เตาหินอ่อน
- 4.4 เตาแก๊ส
- 4.5 เตาไฟฟ้า
- 5. จำแนกตามลักษณะของผลิตภัณฑ์
 - 5.1 เตาเผาดิน
 - 5.2 เตาเผาผลิตภัณฑ์สำเร็จรูป
 - 5.3 เตาเผาเคลือบ
 - 5.4 เตาเผาสี
- 6. จำแนกตามรูบลักษณะของเตาเผา
 - 6.1 เตากลม
 - 6.2 เตาสี่เหลี่ยม
 - 6.3 เตาแหนวยาน
 - 6.4 เตาอุโมงค์
 - 6.5 เตาวงแหวน

เตาเผาก็ใช้เผาผลิตภัณฑ์เครื่องบ้านดินเผามีมากหลายชนิดตั้งที่กล่าวมาแล้วข้างต้น ดังนั้น ในการผลิตเครื่องบ้านดินเผาแต่ละประเภทควรเลือกใช้เตาเผาให้เหมาะสมกับผลิตภัณฑ์นั้น ๆ เพื่อ ผลิตภัณฑ์ที่ได้จะมีคุณภาพและตรงตามความต้องการ ในการวิจัยครั้งนี้จะเผาผลิตภัณฑ์ทดลองด้วย เตาไฟฟ้าและเตาแก๊ส เนื่องจากเป็นเตาเผานิดที่นิยมใช้ในสถานศึกษาและในโรงงานอุตสาหกรรม เครื่องบ้านดินเผาทั่วไป จึงขอกล่าวรายละเอียดของเตาไฟฟ้าและเตาแก๊สไว้พอสั้นๆ เช่นเดียวกัน

ทวี พرحمพฤกษ์ (2525 : 33) กล่าวถึงเตาแก๊สว่า บัญญัติว่าเป็นเตาที่กำลัง นิยมในหมู่บรรดาผู้ผลิตเครื่องบ้านดินเผา สามารถเผาในอุณหภูมิสูง มีความสะดวกต่อการใช้งาน ประหยัดเชื้อเพลิง ปล่อยด้วย นอกจากนี้ยังสามารถเผาได้ทั้งบรรยากาศแบบอุ่นและแบบ รีดกซั่น แบบของเตาแก๊สที่นิยมใช้กันอยู่ทั่วไปมี 2 แบบดังนี้

1. เตาแก๊สชนิดทางลมร้อนขึ้น เป็นเตาแก๊สที่ไม่มีปล่องไฟ แต่จะมีช่องระบายความร้อน ทำหน้าที่แทนปล่องไฟอยู่ที่ตอนบนของเตา ความร้อนจะผ่านแผ่นรองชนิดพานไฟสูงโดยไม่ผ่านผลิตภัณฑ์โดยตรง แผ่นรองนี้จะทำหน้าที่เป็นตัวทำความร้อนที่ดีและช่วยเหลือความร้อนให้แผ่ไปทั่วทั้งเตา อย่างสม่ำเสมอ เตาชนิดนี้มีนัยนอกแบบเป็นรูปสี่เหลี่ยม มีทั้งชนิดเบิดหน้าเตาและเบิดด้านบน เป็นเตาที่มีขนาดไม่ใหญ่มากนักจึงเหมาะสมสำหรับงานทดลองและงานวิจัยต่าง ๆ ได้เป็นอย่างดี

2. เตาแก๊สชนิดทางลมร้อนลง เป็นเตาแก๊สที่ออกแบบสร้างให้มีขนาดใหญ่ สามารถเผาผลิตภัณฑ์ได้จำนวนมาก ๆ การบรรจุผลิตภัณฑ์เข้าเตาเพาะจะใช้รดเจ็ทซึ่งทำให้เศษวากและคล่องตัว ถ้าต้องการเพิ่มผลผลิตก็จะเพิ่มรถไวน์สำรองอีก สามารถเผาติดต่อ กันได้ เตาชนิดนี้จะต้องสร้างให้มีปล่องเตาซึ่งจะช่วยให้การเผาใหม่หรือสันดาปได้ดียิ่งขึ้น เตาแบบทางลมร้อนลงนี้จะให้อุณหภูมิในการเผาสูงมากและสม่ำเสมอทั่วทั้งเตา จึงเป็นที่นิยมใช้กันอย่างแพร่หลายในโรงงานอุตสาหกรรม เช่นกิจ แต่การลงทุนในการก่อสร้างค่อนข้างสูง ซึ่งผู้จัดจะใช้เผาผลิตภัณฑ์ทดลองในการวิจัยครั้งนี้

การเผาผลิตภัณฑ์

ทวี พرحمพฤกษ์ (2523 : 152) กล่าวว่า การเผาผลิตภัณฑ์เป็นขั้นตอนสุดท้ายของขบวนการผลิตเครื่องปั้นดินเผาซึ่งนับว่า เป็นขั้นตอนที่สำคัญที่สุด ผลิตภัณฑ์ที่ได้จะดีหรือไม่ เปียงใดจะสวยงามมากน้อย เพียงใด หรือมีคุณค่ามากน้อย เท่าใด ก็จะขึ้นกับขั้นตอนการเผาผลิตภัณฑ์นั้นทั้งสิ้น การเผาผลิตภัณฑ์แบ่งออกเป็น 2 ขั้นตอนดังนี้คือ การเผาดิน และการเผาเคลือบ

ศูนย์วิจัยและพัฒนาอุตสาหกรรมเครื่องปั้นดินเผา (2529 : 154) ได้ให้ความหมายของ การเผาดินว่าหมายถึง การนำผลิตภัณฑ์เครื่องปั้นดินเผาที่ปั้นแต่งและผึ้งให้แห้งดีแล้วมาทำการเผา เพื่อให้คงรูปร่างอยู่ได้ และบังกันการเสียหายในการนำไปดำเนินการต่อไป การเผาดินอาจทำได้ 2 วิธี

1. เผาดินที่อุณหภูมิสูงแล้ว เผาเคลือบอุณหภูมิต่ำ ในกรณีที่ใช้น้ำเคลือบที่มีจุดหลอมละลายต่ำ จำเป็นต้องใช้วิธีนี้เพื่อให้เนื้อดินมีน้ำมีความแข็งแกร่ง อุณหภูมิที่ใช้ในการเผาสูงหรือต่ำเป็นไปตามประเภทของผลิตภัณฑ์

2. เพาดินที่อุณหภูมิต่ำแล้วเพาเคลื่อนอุณหภูมิสูง อุณหภูมิที่ใช้ในการเพาประมาณ 700 ถึง 800 องศาเซลเซียส

การจัดเรียงผลิตภัณฑ์เข้าเพาดิน ควรจะเอาผลิตภัณฑ์ที่มีขนาดใหญ่หรือมีน้ำหนักมากไว้ด้านล่าง และนำผลิตภัณฑ์ที่มีขนาดเล็กหรือมีน้ำหนักเบาวางช้อนไว้ด้านบน เพื่อเป็นการบังกันการเสียหายที่อาจจะเกิดขึ้น การเพาดินในระยะแรกจำเป็นต้องเพิ่ออุณหภูมิขึ้นอย่างช้า ๆ ไม่ควรเร่งไฟให้ร้อนเร็วเกินไป ถ้าผลิตภัณฑ์ที่อยู่ในเตาไม่แห้งสนิทเมื่อได้รับความร้อนมาก น้ำที่อยู่ในเนื้อผลิตภัณฑ์นั้นจะแตกระเบิดได้ ฉะนั้นการเพาในระยะแรกจึงต้องให้ความร้อนเพียงเล็กน้อยเพื่อบันไลน้ำออกจากผลิตภัณฑ์เสียก่อน

ไฟโรเมติก เทอร์โมคั็บเบล เป็นเครื่องมือที่อาศัยหลักการการเกิดกระแสไฟฟ้าจากความร้อน โดยนำเอาโลหะสองชนิดมาเชื่อมโยงให้ปลายติดกัน เรียกว่า ยอดจังชั่น แต่โลหะทั้งสองจะต้องมีคุณสมบัติต่างกัน ไส้ในเตาเพาให้ได้รับความร้อน ส่วนปลายอีกด้านหนึ่งต่อเข้ากับเครื่องวัดอุณหภูมิ และเข้มจะซึบออกอัตราความร้อนตามความมากน้อยของกระแสไฟฟ้า มีตัวเลขบอกอุณหภูมิเป็นตั้งของศาเซลเซียสและพารЕНไยด์ ปลายของโลหะที่ต่อไปยังหน้าบัฟฟ์เรียกว่า โคลท์จังชั่น ส่วนที่ได้รับความร้อนเรียกว่า เทอร์โมคั็บเบล จะมีเครื่องบังกันทำด้วยวัตถุทุนไฟหุ้มไว้อีกชั้นหนึ่ง

ทุนวัตไฟ เป็นเครื่องมือที่ใช้วัดอุณหภูมิภายในเตา การใช้ก็ง่ายและสะดวก ผู้ที่คิดทำทุนวัตไฟเป็นครั้งแรกได้แก่ ชาวเยอรมัน ชื่อ เชกเกอร์ จึงตั้งชื่อตามผู้คิดค้นว่า เชกเกอร์โคน โดยนำเอาวัตถุดิบผสมกับพลาสต์ทำเป็นแท่งสามเหลี่ยมทรงคล้ายปริมาณิต ซึ่งสามารถวัดอุณหภูมิได้ตั้งแต่ต่ำไปจนสูง แบ่งออกเป็นหมายเลข นอกจากทุนวัตไฟของเชกเกอร์แล้วยังมีของอื่นด้วย ซึ่งเป็นที่นิยมใช้กันอย่างแพร่หลาย มีอยู่ 2 ขนาด ได้แก่ ขนาดใหญ่ และขนาดเล็ก เป็นต้น

การใช้ทุนวัตไฟที่ถูกต้องนั้นจะใช้ครั้งละ 3 ตัว เรียงตามลำดับอุณหภูมิบันทึกต่อวัน โดยที่มุมเอียง 82 องศา การอ่านโคนจะยืดตัวกลาง เป็นหลักและเป็นตัวอุณหภูมิที่ต้องการ การเพาที่ถูกต้องโคนจะล้มตามเข็มนาฬิกา ตัวแรกระจะล้มราบ ตัวที่สองจะเอียงทำมุมประมาณสองนาฬิกา ส่วนตัวที่สามจะเอียงประมาณหนึ่งนาฬิกา เป็นต้น นอกจากนี้แล้วการวางแผนทุนวัตไฟควรวางแผนในส่วนอุณหภูมิเฉลี่ยวของเตา และควรวางแผนให้สามารถมองเห็นได้ง่าย (ทวี พรหมพุกษ์. 2525 : 107)

น้ำเคลือบและการเคลือบผลิตภัณฑ์

ในชีวิৎประจําวันของเรานั้นจุบันใกล้ชิดกับผลิตภัณฑ์เซรามิกเคลือบประเภทต่าง ๆ มากมาย เช่น เครื่องด้วยชาม กระเบื้อง เครื่องสุขภัณฑ์ แจกัน และอื่น ๆ อีกมากมาย เคลือบชนิดแรกของโลหะเกิดขึ้นในอียิปต์ เรียกว่า เคลือบด่าง (Alkaline Glaze) ชาวอียิปต์โบราณได้ค้นพบวิธีทำเคลือบชนิดนี้โดยบังเอิญ โดยเคลือโโซเดียมที่ผสมอยู่ในเนื้อดินจะเล��ราย เมื่อบา๊นดินแล้วปล่อยให้แห้ง เกลือจะถูกดึงให้อยู่บนผิวน้ำของดินโดยธรรมชาติ เพาแล้วทำให้ถูกล้างเคลือบบาง ๆ ต่อมาก็จะรักแยกเคลือโโซเดียมออกจากดิน และมีการพัฒนาขึ้นโดยนำมาผสมสัดส่วนทำเป็นน้ำเคลือบ (เปี่ยมสุข เหรียญรุ่งเรือง. ม.บ.บ. : 4) ต่อมาก็เริ่มและชาวนาบ้านโลเนีย ได้ค้นพบการเคลือบด้วยตะกั่วสำเร็จและสามารถทำให้เกิดสีต่าง ๆ ได้โดยเติมออกไซด์ต่าง ๆ ลงในการเคลือบด้วยตะกั่วที่ได้แพร่หลายออกไปสู่ประเทศต่าง ๆ โดยเฉพาะจีน ซึ่งต่อมาจีนได้ค้นคิดสูตรน้ำเคลือบใหม่ ๆ ได้อีก เช่น ใช้ส่วนผสมของซีด้า หินฟันม้า และดิน ผสมในอัตราส่วนเท่า ๆ กันทำให้เป็นน้ำเคลือบภาษาจะเป็นผลสำเร็จ และจีนได้พัฒนาต่อไปอีกด้วยการค้นพบน้ำเคลือบลิบันน้ำเคลือบหิน ทำให้ผลงานเครื่องปั้นดินเพาของจีนได้รับการยกย่องว่าเป็นงานศิลปะชั้นยอดของโลกแขนงหนึ่ง (จีรพันธ์ สมประสงค์. 2535 : 101)

ความหมายของเคลือบ

มีนักการศึกษาทางด้านเซรามิกหลายท่านได้ศึกษาเกี่ยวกับเคลือบเซรามิกไว้อย่างกว้างขวาง โดยได้ให้ความหมายของเคลือบในลักษณะต่าง ๆ หลายทัศนะ ดังต่อไปนี้

น้ำเคลือบ คือ สารประกอบของอลูมินา (Alumina) ซิลิกา (Silica) และสารที่ช่วยหลอมละลาย (Flux) ในกระบวนการความร้อน มีลักษณะ似คล้ายแก้ว (ทวี พรหมพฤกษ์. 2523 : 93)

น้ำเคลือบเป็นสารประกอบของซิลิกา เช่นเดียวกับเนื้อดินปั้นประกอบด้วยซิลิกาเป็นส่วนใหญ่ ผสมกับสารประกอบอย่างอื่นที่เป็นตัวช่วยหลอมละลาย เมื่อเพาส่วนผสมของน้ำเคลือบถึงอุณหภูมิที่ทำให้เคลือบหลอมละลายแล้ว เคลือบจะรวมตัวเป็นเนื้อเดียวกับแมลักยฉะ เมื่อบา๊นแก้ว (ศุภชัยวิจัยและพัฒนาอุตสาหกรรมเครื่องปั้นดินเผา. 2529 : 50)

เคลื่อน คือแก้วชนิดพิเศษที่มีผิวนาง ใช้บากลุ่มผิวของผลิตภัณฑ์กันการซึมร้า ตัวเคลื่อน ประกอบด้วยออกไซด์ (oxides) ต่าง ๆ หลอมแล้วให้สารประกอบเชิงช้อนของซิลิเกตที่มีคุณสมบัติทางเคมีและพิสิกส์คล้ายกับแก้วทั่ว ๆ ไป (กาญจนะ แก้วกำเนิด. 2530 : 81)

เคลื่อน หมายถึง วัสดุที่ลักษณะเหมือนแก้ว น้ำหนักเบา ทนพิเศษตัวเคลื่อน เช่น ไมกอ่บย่างต่อเนื่อง เกิดขึ้นโดยการที่มีส่วนผสมของสารประกอบซิลิเกตหลอมเหลวและยึดติดแน่นอยู่บนผิวผลิตภัณฑ์ เช่น เซรามิก (บริษัท พิมพ์ขาวชา. 2530 : 1)

เคลื่อนเป็นชั้นแก้วบาง ๆ บนผิวของผลิตภัณฑ์เครื่องปั้นดินเผา เกิดจากการหลอมตัวของสารประกอบซิลิเกตที่มีอยู่ในส่วนผสมของน้ำเคลื่อน (ศูนย์พัฒนาชุภ. 2531 : 1)

เคลื่อน คือสารประกอบของซิลิเกตผสมกับสารประกอบอย่างอื่นที่เป็นตัวช่วยหลอมละลายที่เรียกว่าฟลักซ์ อาจจะมีออกไซด์ของโลหะผสมลงไบตัวเพื่อทำให้เกิดสีทึบในเคลื่อน (สุรศักดิ์ โภสิยพันธ์. 2531 : บทนำ)

น้ำเคลื่อน คือสารประกอบที่ทำมาจากวัตถุดิบจากธรรมชาติ เช่น หิน ทราย และจากเคมีภัณฑ์ประเทกออกไซด์ของสารต่าง ๆ นำมาดผสมให้เข้ากันอย่างละเอียด แล้วนำไปเคลื่อนบนผิวผลิตภัณฑ์ เพาจันถึงจุดหลอมละลาย น้ำเคลื่อนจะหลอมละลายเปลี่ยนสภาพเป็นแก้ว (โภมล รักษ์วงศ์. 2532 : 62)

เคลื่อน คือชั้นบาง ๆ ของแก้ว หรือชั้นของแก้วและพลีกรุ่นกันอยู่บนผิวของผลิตภัณฑ์ เครื่องปั้นดินเผา (ศูนย์ส่งเสริมอุตสาหกรรมภาคเหนือ. ม.ป.บ. : 81)

น้ำเคลื่อนที่เคลื่อนอยู่บนผิวผลิตภัณฑ์ เช่น เชรามิก มีลักษณะเหมือนแก้วทุกประการ (Rhodes. 1974 : 77)

ความจำเป็นหรือจุดประสงค์ของการเคลื่อนผิวผลิตภัณฑ์

โดยปกติทั่ว ๆ ไปผลิตภัณฑ์เครื่องเคลื่อนเดินเผาหรือเชรามิกมีทั้งผลิตภัณฑ์ที่เคลื่อนและไม่เคลื่อน ทั้งนี้ขึ้นอยู่กับลักษณะของการใช้งานและความต้องการของผู้ใช้ผลิตภัณฑ์ เนื่องจากและความจำเป็นของการเคลื่อนผิวผลิตภัณฑ์มีดังนี้

ศูนย์วิจัยและพัฒนาอุตสาหกรรมเครื่องบันดินเพา (2529 : 51) กล่าวถึงความมุ่งหมายของการเคลื่อนภาษณ์ไว้ดังนี้

1. ป้องกันการขึ้นผ่านของแก๊สและน้ำที่จะทำให้เกิดเป็นเชื้อร้าย
2. ป้องกันการกัดกร่อนของเกลือหรือกรด
3. ผิวนานเรียบเกลี้ยง เกลากว่าไม่เคลื่อน
4. ภาษณ์ที่ไม่เคลื่อนสักบริการง่ายจากผู้หรือมือจับ เมื่อทิ้งไว้นานไม่สามารถเช็ดหรือล้างออกได้ แต่ถ้าเคลื่อนแล้วของสักบริการจะไม่สามารถสามารถเช็ดล้างออกได้
5. ภาษณ์เคลื่อนสามารถทำให้เป็นสีสนับได้ดงงาม

บรีดา พิมพ์ขาวขา (2530 : 1) ได้กล่าวถึงจุดประสงค์ของการเคลื่อนไว้ว่า เพื่อป้องกันการเกิดรอยบนพิว การขึ้นผ่านของเหลว หรือด้วยมุ่งหมายเพื่อให้เกิดความงาม

สมถวิล อุรุสยะนันท์ (2530 : 75) ได้กล่าวถึงวัตถุประสงค์ของการเคลื่อนผิวผลิตภัณฑ์ว่า เพื่อป้องกันผิวดินเป็นรูพรุน ร้าว และ เป็นการเพิ่มความงามแก่ชิ้นงาน ให้มีสีสนับ ลวดลาย และความเป็นมันวาว ตลอดจนมีความคงทน ก็จะดี

โภมล รักษ์วงศ์ (2531 : 63) ได้กล่าวว่า เมื่อใช้น้ำเคลื่อน เคลื่อนลงบนผิวผลิตภัณฑ์ จะเกิดประโยชน์นี้หลายประการ ดังนี้

1. เพื่อให้ผลิตภัณฑ์มีความสวยงามน่าใช้
2. เพื่อความสะอาดแก่การทำความสะอาดลดลงจากใช้งานแล้ว ผลิตภัณฑ์จำพวกเครื่องสุขภัณฑ์และภาษณ์ใส่อาหารจะต้องทำความสะอาดหลังจากใช้แล้วทุกครั้ง ดังนี้มีความจำเป็นที่จะต้องเคลื่อนจึงจะทำความสะอาดได้ง่าย
3. เพื่อป้องกันการขึ้นผ่านของแก๊สและของเหลว เมื่อทำการเคลื่อนผลิตภัณฑ์แล้ว แก๊สและของเหลวจะขึ้นผ่านเข้าไปในเนื้อผลิตภัณฑ์ได้ยาก เพราะมีผิวเคลื่อนปิดบังไว้จึงไม่ทำให้เกิดเชื้อร้ายและตะไคร้
4. เพื่อให้ผลิตภัณฑ์ทนต่อการกัดกร่อนของกรดและด่าง เพราะผิวของน้ำ เคลื่อนมีลักษณะเหมือนแก้ว จะทนต่อการกัดกร่อนของกรดและด่างได้ดี
5. เพื่อให้มีความแข็งแรงทนต่อการกระแทก เสียดสี เพราะผลิตภัณฑ์ที่มีการเคลื่อนผิว ก็เหมือนกับมีกระเบื้องกันการเสียดสีไว้อีกชั้นหนึ่งก่อนที่จะถึงเนื้อผลิตภัณฑ์

สุมาลี ลิจิตวนิชกุล (2531 : 1) ได้กล่าวถึงวัตถุประสงค์ของการเคลือบไว้ดังนี้

1. เพื่อไม่ให้ของเลวและแก๊สรั่มผ่านเนื้อผลิตภัณฑ์
2. ทำให้มีคุณสมบัติเฉพาะอย่าง เช่น คุณสมบัติทางไฟฟ้าและทางเคมี
3. เพื่อให้สามารถทำความสะอาดผิวผลิตภัณฑ์ได้ง่าย
4. เพื่อความสวยงาม

สุรศักดิ์ โกสิยพันธ์ (2531 : 1) ได้กล่าวถึงประโยชน์ของการเคลือบผลิตภัณฑ์ดังต่อไปนี้

1. เพื่อนองကันการซึมผ่านของแก๊สและน้ำ คือ เมื่อมีน้ำหรือแก๊สรั่มผ่านเข้าไปในเนื้อผลิตภัณฑ์ทำให้เกิดความชื้น ซึ่งทำให้เกิดเชื้อราและตะไคร่ขึ้นได้ โดยเฉพาะภาชนะใส่อาหาร จำเป็นต้องเคลือบอย่างยิ่ง
2. เพื่อให้มีความแข็งแกร่งทนทานต่อการกัดกร่อนต่าง ๆ

การจำแนกชนิดของเคลือบ

น้ำเคลือบที่ใช้เคลือบผิวผลิตภัณฑ์ เช่น รามิกสามารถจำแนกได้หลายแบบ ดังนี้

1. แบ่งตามอุณหภูมิของการเผาเคลือบ (สุรศักดิ์ โกสิยพันธ์. 2531 : 47)

1.1 เคลือบไฟต่ำ (Low Fire Glaze) เป็นเคลือบที่ใช้อุณหภูมิในการเผาให้เคลือบหลอมละลายต่ำกว่า 1,000 องศาเซลเซียส วัตถุดินที่ใช้เป็นตัวช่วยหลอมละลายส่วนมากเป็นพวยตะกั่ว บอร์แรคซ์ เนื้อดินบ้านไม่สุกตัวทำให้น้ำเคลือบกับเนื้อดินบ้านแยกกันไม่ค่อยแน่น จึงมักจะมีการรานที่ผิวเคลือบ เนื้อเคลือบมีความแข็งน้อยไม่คงทนต่อการขีดข่วนและไม่ทนทานต่อการกัดกร่อนของกรดและด่าง แต่ผิวเคลือบมักจะมีความมันแวววาวและสีสดใสยดีมากเท่ากับการเคลือบผลิตภัณฑ์ทางศิลปะ

1.2 เคลือบไฟกลาง (Medium Fire Glaze) เป็นเคลือบที่ใช้อุณหภูมิในการเผาประมาณ 1,150 – 1,230 องศาเซลเซียส ส่วนมากใช้เคลือบผลิตภัณฑ์พวกเอิทเชินแวร์ (Earthenware) และโบนไซนา (Bone China)

1.3 เคลือบไฟสูง (High Fire Glaze) เป็นเคลือบที่ต้องใช้อุณหภูมิในการเผาสูง ไม่ต่ำกว่า 1,250 องศาเซลเซียส วัตถุดินที่ใช้เป็นตัวช่วยหลอมละลายคือ หินพื้นแม้และ

หินบูน ทำให้เคลือบและเนื้อดินมัน เชื่อมติดแน่นสนิทเป็นเนื้อเดียวกัน ทำให้ไม่เกิดการร้าห์หรือการร่อนออกของเคลือบ เป็นเคลือบที่ทนต่อกรด ด่าง ทนต่อการขัดข่วน มีความแข็งแรงดีช่วยเพิ่มความแข็งแกร่งให้กับผลิตภัณฑ์ ส่วนมากใช้เคลือบผลิตภัณฑ์ปอร์ซเลน (Porcelain) และสโตนแวร์ (Stoneware)

2. แบ่งตามวิธีการผสมเคลือบ

2.1 เคลือบดิน (Raw Glaze) เป็นเคลือบที่ใช้วัตถุดินที่ได้จากการเผาด้วยไฟ เช่น หินพื้นม้า หินเจี้ยวหุ่มาน หินบูน ดิน และอื่น ๆ โดยนำวัตถุดินต่าง ๆ ดังกล่าวมาผสมกันในอัตราส่วนตามที่คำนวณได้ บดผสมกับน้ำ เมื่อบดได้ที่แล้วกรองผ่านตะกรงแล้วนำไปใช้ได้เลย (ศูนย์วิจัยและพัฒนาอุสาหกรรมเครื่องปั้นดินเผา. 2529 : 51)

2.2 เคลือบพริต (Frit Glaze) เคลือบพริตนี้จะทำต่อเมื่อส่วนผสมของสูตรเคลือบมีสารที่สามารถละลายน้ำได้ เช่น บอแรกซ์ (Borax) โซเดียมคาร์บอเนต (Soda Ash) โพแทสเซียมคาร์บอเนต (Potassium Carbonate) หรือสารที่เป็นอันตรายต่อสุขภาพ เช่น ตะกั่ว (Lead) เราทำการตีเพื่อทำให้สารที่ละลายน้ำได้เป็นสารที่ไม่ละลายน้ำ และทำให้สารที่เป็นอันตรายต่อสุขภาพไม่ให้เป็นอันตรายหรือมีน้อยที่สุด พริตทำได้จากการใช้วัตถุดินต่าง ๆ บดผสมกันแล้วนำไปหลอมละลายจนเป็นของเหลว แล้วล่ออยให้คงสูญเสียนัก สำหรับจะจับตัวกันเป็นผลึกเหมือนแก้วแตก จากนั้นจึงบดให้ละเอียดแล้วนำไปผสมเป็นเคลือบ (สัมฤทธิ์ โนพวง. 2530 : 1)

3. แบ่งตามลักษณะของเคลือบที่มองเห็นหรือตามวัตถุที่ใช้

3.1 เคลือบใส (Transparent Glaze) เมื่อเคลือบบนผิวผลิตภัณฑ์แล้วทำหน้าที่คล้ายเป็นเพียงกระจกจากห้องแก้วใสสามารถติดที่ผิวผลิตภัณฑ์ มีลักษณะโปร่งใสจนมองเห็นสีของเนื้อดินมัน หรือสีของลวดลายที่เย็บไว้ได้ดี ส่วนใหญ่จะนิยมใช้เคลือบใส เคลือบผลิตภัณฑ์ที่ตกแต่งด้วยสีใต้เคลือบ เพื่อให้มองเห็นลวดลายที่ตกแต่งไว้ได้ชัดเจน เช่น เครื่องลายคราม จะเย็บด้วยสีใต้เคลือบสีน้ำเงิน แล้วเคลือบด้วยน้ำเคลือบใส ตัวน้ำเคลือบใสยังสามารถผสมกับอกไช่ด่องโลหะหรือสีสำเร็จรูป ทำให้เคลือbmีสีสดใสเดี้ยวน (โภม รักษ์วงศ์. 2532 : 65)

3.2 เคลือบสี (Color Glaze) เป็นเคลือบที่เราทำให้เป็นสีต่าง ๆ ตามต้องการ โดยการผสมสารที่ให้สีลงในเคลือบใส่ ดังนี้ (ศูนย์วิจัยและพัฒนาอุตสาหกรรมเครื่องปั้นดินเผา. 2529 : 52)

สีจากเคมีภัณฑ์ เช่น โคบล็อกออกไซด์ (Co_3O_4) ให้สีน้ำเงิน เหล็กออกไซด์ (Fe_2O_3) ให้สีน้ำตาล ทองแดง (CuO) ให้สีเขียว เป็นต้น

สีจากสีสำเร็จรูป (Color Stains) ซึ่งมีการผลิตออกมากให้สามารถเลือกสีได้มากนanya

3.3 เคลือบทึบ (Opaque Glaze) เป็นเคลือบที่ทำขึ้นมาเพื่อปิดบังสีของเนื้อดินบ้าน เนื่องจากเคลือบทึบแสง ให้หันเนื่องมาจากการใช้สารที่ทำให้หันแสงลงในน้ำเคลือบใส่สารเหล่านี้ได้แก่ ดิบุกออกไซด์ พلوว์ออกไซด์ โครมออกไซด์ สังกะสีออกไซด์ เชอร์โคเนียมออกไซด์ น้ำเคลือบทึบเป็นน้ำเคลือบทินิดหนึ่งที่เหมาะสมสำหรับใช้ผสมสีสำเร็จรูป เพราะจะทำให้เกิดสีสวยและทำให้เคลือบมีการทึบแสงเพิ่มขึ้น สามารถปิดบังผิวผลิตภัณฑ์ได้ดียิ่งขึ้น เช่น เครื่องสุขภัณฑ์ กระเบื้องบูร์พัน-พุนัง (โภมล รักษ์วงศ์. 2532 : 66)

3.4 เคลือบด้าน (Matt Glaze) เป็นเคลือบที่มีผิวด้าน ไม่เป็นเงามันหรือมีความเป็นเงามันน้อย มีลักษณะผิวคล้าย ๆ กับผิวของเบล็อกไช่ เคลือบด้านมี 2 ลักษณะคือ เคลือบด้านที่มีลักษณะด้านสนิท ไม่มีเงามัน และเคลือบด้านแบบกึ่งด้านกึ่งมัน คือลักษณะของเคลือบจะมีความมันเล็กน้อย การทำเคลือบด้านทำได้โดยการใช้สารประกอบของอลูมีนา (Alumina) และแบเรียม (Barium) ผสมลงในน้ำเคลือบในอัตราส่วนที่เหมาะสมจะทำให้เคลือบด้านได้ (สุรศักดิ์ โภสิยพันธ์. 2531 : 37)

3.5 เคลือบราน (Craakle Glaze) การรานของเคลือบเกิดจากน้ำเคลือบและเนื้อดินบ้านทดสอบตัวไม่เท่ากัน การรานของเคลือบจะเกิดขึ้นเฉพาะที่ผิวเคลือบท่านนั้น ลักษณะการรานมี 2 อย่างคือ การรานเป็นเส้นถี่ เนื่องจากการทดสอบตัวขยายตัวของเนื้อดินบ้านและเคลือบต่างกันมาก และการรานเป็นเส้นห่าง เนื่องจากการทดสอบตัวขยายตัวของเนื้อดินบ้านและเคลือบเกือนจะเท่ากัน เคลือบรานไม่เหมาะสมสำหรับภาชนะใส่อาหาร แต่เหมาะสมสำหรับงานประทศศิลปะ (กษณา ขันทรราช. 2531 : 3)

3.6 เคลือบผลึก (Crystalline Glaze) เป็นเคลือบที่มีลักษณะพิเศษ คือเมื่อผลึกเกิดขึ้นในเคลือบร้อนผิว ซึ่งเกิดจากการตกผลึกของสารบางตัวที่แยกออกจากไห้เห็นได้ ทั้งนี้ยังขึ้นอยู่กับช่วงเวลาในการเย็นตัวของเคลือบด้วย ซึ่งอาจจะมีทั้งผลึกขนาดใหญ่และผลึกขนาดเล็ก แตกต่างกันไป บางผลึกเป็นรูปเข็ม บางผลึกเป็นเส้น ๆ คล้ายขนม瓦 บางผลึกเป็นรูปพัดหรือเป็นจุดดวงเล็ก ๆ ลักษณะรูปร่างของผลึกที่เกิดขึ้นนั้นเป็นสิ่งดึงดูดความสนใจได้เป็นอย่างดี (มนัส ทำอ่อน. 2527 : 15)

3.7 เคลือบขี้เถ้า (Ash Glaze) ช่างชาวจีนรู้จักใช้น้ำเคลือบขี้เถ้าพิชมานานกว่า 2,000 ปีมาแล้ว ในประเทศไทยก็รู้จักใช้กันมานาน คือการทำเครื่องสังคโลกสมัยสุโขทัย เป็นราชธานี บัจจุบันเราก็ยังใช้กันอยู่ เช่นที่จังหวัดเชียงใหม่ สุโขทัย และราชบุรี (เสริมศักดิ์ นาคบัว. 2535 : 110) ขี้เถ้าพิชแต่ละชนิดมีผลทำให้ได้เคลือบที่แตกต่างกัน ในขี้เถ้าพิชจะมีส่วนประกอบทางเคมีส่วนใหญ่คือ ชิลิกา อลูมินา แคลเซียม แมกนีเซียม โซเดียม โพแทสเซียม และเฟอร์ริโคอกไซด์ (Fe_2O_3) สิ่งเหล่านี้จะแตกต่างกันแล้วแต่ชนิดและอายุของพืช (Nagoya International Training Center. 1978 : 35) เคลือบขี้เถ้าพิชนี้มีความงามอย่างสุขุม เงียบ ลุ่มลึก ไม่ฉุกฉัดเหมือนเคลือบชนิดอื่น ถ้ารู้จักใช้จะได้ความงามอันเป็นเอกลักษณ์พิเศษซึ่งไม่อาจทำได้ด้วยเคลือบชนิดอื่น (เสริมศักดิ์ นาคบัว. 2535 : 115)

3.8 เคลือบเกลือ (Salt Glaze) เคลือบเกลือเป็นเคลือบที่ทำได้ง่าย สะดวกไม่ต้องเตรียมมาก วัสดุที่ใช้คือ เกลือแร่ (Sodium Chloride, NaCl) ช่างมั่นชาวเยอรมันเป็นผู้ค้นพบเคลือบที่นี้ เคลือบเกลือเป็นเคลือบใสไม่มีสี สามารถมองเห็นสีของเนื้อดินมันได้ดี วิธีการเผาเคลือบเกลือเหมือนกับการเผาเคลือบธรรมชาติ คือเผาจนถึงอุณหภูมิที่ดินสุกตัวหรือถึงอุณหภูมิที่ต้องการ แล้วใช้เกลือแร่จะเป็นเม็ดหรือเป็นผงก็ได้โยนเข้าไปในเตาเผา เมื่อเกลือได้รับความร้อนจะเกิดปฏิกิริยาเป็นควันโซเดียมแล้วทำปฏิกิริยากับชิลิกาที่ผิวผลิตภัณฑ์จนกลายเป็นแก้ว ทำให้ผิวผลิตภัณฑ์เป็นมันวาว ปกติเคลือบเกลือสามารถใช้ได้กับเนื้อดินมันทุกชนิด (Rhodes. 1974 : 286)

3.9 เคลือบประกายมุก (Luster Glaze) เป็นเคลือบที่มีพิมพ์เป็นมันวาวมาก มีประกายคล้ายหอยมุก เมื่อใส่สารที่ให้สี เช่น นิกเกโลออกไซด์ (NiO) เหล็กออกไซด์

(Fe_2O_3) จะได้เคลือบที่มีลักษณะเฉพาะที่สวยงามมาก เคลือบชนิดนี้ไม่เหมาะสมที่จะใช้เคลือบผลิตภัณฑ์ประเภทภาชนะใส่อาหาร เพราะในส่วนผสมของเคลือบมีสารตะกั่วผสมอยู่มาก (สุรศักดิ์ โภสิยพันธ์. 2531 : 45)

3.10 เคลือบตะกั่ว (Lead Glaze) เป็นเคลือบที่ใช้กันมากที่สุดในจำพวกเคลือบไฟต์้า เนื่องจากว่าเคลือบตะกั่ว เพราะว่าในเคลือบจะมีสารประกอบประเภทออกไซด์ของตะกั่วเป็นส่วนสำคัญ เคลือบตะกั่วนี้เป็นที่รู้จักและใช้กันมานานแล้ว ทั้งนี้เพราะราคาก็ว่าหาได้ง่าย ราคาถูก ให้ความมันและสุกใสของผิวเคลือบได้ดี และยังทำให้เกิดสีต่าง ๆ ได้มาก many (ศูนย์ส่งเสริมอุตสาหกรรมภาคเหนือ. ม.บ.บ. : 102)

3.11 เคลือบริสตอล (Bristol Glaze) เป็นเคลือบที่เผาในอุณหภูมิไม่สูง และไม่ต่ำ ต้องอยู่ในช่วง 1,100 – 1,230 องศาเซลเซียส มีสังกะสีออกไซด์ (ZnO) เป็นตัวช่วยหลอมละลาย โดยทั่วไปมักจะใช้หินปูน ($CaCO_3$) เป็นตัวช่วยหลอมละลายร่วมด้วย เคลือบบริสตอลนี้เป็นเคลือบที่คิดค้นขึ้นได้ในประเทศอังกฤษ เพื่อนำมาใช้แทนเคลือบตะกั่ว เพราะตะกั่วเป็นสารที่มีพิษต่อร่างกาย เคลือบชนิดนี้ให้สีสดใส่ใจกล้วยๆ เคลือบตะกั่ว จึงเป็นเคลือบที่นิยมใช้อย่างกว้างขวาง (Nagoya International Training Center. 1978 : 72)

3.12 เคลือบเชลาดอน (Celadon Glaze) ในกลุ่มฟู๊ฟลิตเครื่องปั้นดินเผาในปัจจุบัน ได้นำคำว่า "เชลาดอน" (Celadon) มาใช้อ้างแพร่หลายโดยให้คำจำกัดความว่า เชลาดอน หมายถึงเครื่องปั้นดินเผาเนื้อแกร่ง เคลือบด้วยน้ำเคลือบที่ทำจากถ่านไม้และหินพัมว้า ซึ่งมีส่วนผสมของแร่เหล็ก และเพาที่อุณหภูมิสูงถึง 1,250 องศาเซลเซียส เชลาดอนที่นิยมว่าสวยที่สุด คือเชลาดอนสีเขียวหายใจเข้ม โดยทั่วไปสีที่ถูกจัดอยู่ในประเภทสีเชลาดอนมีหลายโทนสี เช่น สีค่อนข้างขาว สีเทา มีด สีเหลืองน้ำผึ้ง สีเขียวอมเหลืองจนถึงสีเขียวมะกอก สีน้ำเงินแกมเขียว สีน้ำตาล การที่สีเชลาดอนมีโทนสีแตกต่างกันนั้นขึ้นอยู่กับส่วนผสมของน้ำเคลือบ สีของดินส่วนแพและอุณหภูมิของเตาเผา (ขอรร. ม.บ.บ. : 28) โรงงานผลิตเชลาดอนในจังหวัดเชียงใหม่ ส่วนใหญ่จะใช้เคลือบจากหินเดาไม้ โดยใช้หินเดาไม้ก่อ ร้อยละ 25 หินเดาไม้รอกห้าร้อยละ 25 และดินหนานา ร้อยละ 50 (ศูนย์ส่งเสริมอุตสาหกรรมภาคเหนือ. ม.บ.บ. : 89) คนไทยนิยมเรียกเคลือบชนิดนี้ว่า เคลือบศิลป์ (ไพจิตร อิงคิริวัฒน์. 2537 : 142)

วัตถุดินที่ใช้ในการทำน้ำเคลือบ

วัตถุดินที่ใช้ในการทำน้ำเคลือบมีมากหลายชนิด ส่วนมากเป็นสารประกอบที่รับข้อนและมักมีสีสักบรอกเงื่อนน วัตถุดินอย่างเดียวกัน ขึ้นมาจากแหล่งที่ต่างกันเมื่อผสมทำน้ำเคลือบอาจจะได้สีเคลือบที่แตกต่างกันได้ วัตถุดินที่ใช้ในการผลิตส่วนผสมของเคลือบนั้น สามารถแบ่งกลุ่มตามคุณสมบัติทางเคมีได้ 3 กลุ่มคือ (สรุสรักษ์ โกสิยพันธ์. 2531 : 3)

1. วัตถุดินที่มีคุณสมบัติทางเคมีเป็นต่าง (Base Group) เป็นตัวช่วยลดอุณหภูมิในการหลอมละลาย ใช้สัญลักษณ์ RO และ R_2O เจียนแทนวัตถุดินกลุ่มนี้ ซึ่งได้แก่ ตะกั่วออกไซด์ (PbO) สังกะสีออกไซด์ (ZnO) แบเบิมออกไซด์ (BaO) โซเดียมออกไซด์ (Na_2O) โพแทสเซียมออกไซด์ (K_2O) แมกนีเซียมออกไซด์ (MgO) แคลเซียมออกไซด์ (CaO) ลิเทียมออกไซด์ (Li_2O) และสตรอนเซียมออกไซด์ (SrO) เป็นต้น

2. วัตถุดินที่มีคุณสมบัติทางเคมีเป็นกลาง (Intermediate Group) ทำหน้าที่เป็นตัวหนไฟและตัวให้สี ใช้สัญลักษณ์ R_2O_3 เจียนแทนวัตถุดินกลุ่มนี้ ซึ่งได้แก่ อลูมีนา (Al_2O_3) เหล็กออกไซด์ (Fe_2O_3) โครเมียมออกไซด์ (Cr_2O_3) พลวงออกไซด์ (Sn_2O_3) โนรอนออกไซด์ (B_2O_3) เป็นต้น

3. วัตถุดินที่มีคุณสมบัติทางเคมีเป็นกรด (Acid Group) ทำหน้าที่เป็นตัวทำให้เกิดแก๊สและทำให้ทึบแสงในเคลือบ ใช้สัญลักษณ์ RO_2 เจียนแทนวัตถุดินกลุ่มนี้ ซึ่งได้แก่ ซิลิกา (SiO_2) ดีบุกออกไซด์ (SnO_2) ไทเทเนียมออกไซด์ (TiO_2) เป็นต้น

ตาราง 2 แสดงกลุ่มของวัตถุดินที่ใช้ทำน้ำเคลือบ

กลุ่มที่มีคุณสมบัติเป็นต่าง (RO , R_2O)	กลุ่มที่มีคุณสมบัติเป็นกลาง (R_2O_3)	กลุ่มที่มีคุณสมบัติเป็นกรด (RO_2)
PbO	Al_2O_3	SiO_2
BaO	Fe_2O_3	SnO_2
CaO	Cr_2O_3	TiO_2
MgO	Sb_2O_3	ZrO_2
ZnO	B_2O_3	MnO_2
SrO		
K_2O		
Na_2O		
Li_2O		

(Nelson. 1984 : 230)

วัตถุดินที่มีคุณสมบัติเป็นต่าง วัตถุดินในกลุ่มนี้แยกได้เป็น 2 พากคือ

1. พากแอลคาไลน์ (R_2O) ด่างพากนี้ได้แก่ โซเดียม โพแทสเซียม ลิเชียม ฯลฯ มีคุณสมบัติเป็นตัวช่วยหลอมละลายที่ดี เพิ่มการไหลตัวของเคลือบและทำให้เคลือบเป็นมันวาว ส่วนมากละลายน้ำได้ เช่น

โซเดียมออกไซด์ เป็นตัวช่วยหลอมละลาย อุณหภูมิต่ำ ที่รู้จักกันดีและใช้กันมากตัวหนึ่งในจำพวกด่างด้วยกัน มีสัมประสิทธิ์การขยายตัวสูง มีผลทำให้เคลือบไม่ทนต่อการกัดกร่อน ลดแรงดึงและมีความยืดหยุ่นสูง สารที่ให้โซเดียมออกไซด์ ได้แก่ โซเดียมคาร์บอเนต (Na_2CO_3) หรือที่เรียกว่าไบว่า โซดาแอช โซเดียมไนเตรท ($NaNO_3$) โซเดียมคลอไรด์หรือเกลือแร่

บอร์ก (Borax - $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$) เศษแก้ว และหินพัมม้าชนิดโซเดียมเพลต์สปาร์ (Nelson. 1984 : 241)

โพแทสเซียมออกไซด์ ทำหน้าที่เป็นตัวช่วยหลอมละลาย เช่นเดียวกับโซเดียมออกไซด์ เมื่อผสมในเคลือบจะทำให้เคลือบเกิดความแวววาว ทำให้การไหลตัวของเคลือบน้อยลง ทำให้พิเศลือบมีความคงทนต่อการขัดข่วนได้ดีกว่าโซเดียมออกไซด์ สารที่ให้โพแทสเซียมออกไซด์ ได้แก่ โพแทสเซียมคาร์บอเนต (K_2CO_3) โพแทสเซียมไนเตรท (KNO_3) โพแทสเซียมไดโกรเมท (K_2CO_3) และหินพัมม้าชนิดโพแทสเพลต์สปาร์ (สูตรศักดิ์ โกสิยพันธ์. 2531 : 6)

ลิเทียมออกไซด์ เป็นด่างที่แรง มีคุณสมบัติทางเคมีคล้ายกับโซเดียมออกไซด์และโพแทสเซียมออกไซด์ สามารถใช้แทนกันได้ในอัตราส่วน 1 : 3 ($\text{Li} : \text{Na}$) และ 1 : 5 ($\text{Li} : \text{K}$) ช่วยลดการหลุดตัวขยายตัวของเคลือบ มักจะทำให้เคลือบมีสีสดใสและทำให้เคลือบมีความแวววาวและแข็งแกร่งดีขึ้น ส่วนมากจะใช้ผสมลงในเคลือบประมาณร้อยละ 6 - 8 สารที่ให้ลิเทียมออกไซด์ ได้แก่ ลิเทียมคาร์บอเนต (Li_2CO_3) เพทาไลต์ ($\text{Li}_2\text{O} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 8\text{SiO}_2$) สบอร์ตูมีน ($\text{Li}_2\text{O} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 4\text{SiO}_2$) และเลพฟิโดไลต์ ($\text{LiF} \cdot \text{KF} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{SiO}_2$) (Nelson. 1984 : 240)

2. พอกแอลคาไลน์เอช (RO) ด่างกลุ่มนี้ใช้กันมากและมีคุณสมบัติต่างจากด่างแอลคาไลน์ คือ ไม่ละลายน้ำ ด่างในกลุ่มนี้คือ

แบเบรียมออกไซด์ เมื่อผสมในเคลือบจะทำให้เคลือบมีความมันวาว เป็นตัวช่วยหลอมละลายที่ดี แต่ถ้าใช้มากจะทำให้เคลือบด้าน ช่วยเพิ่มความแข็งแรงแก่เคลือบ สามารถที่ให้แบเบรียมออกไซด์ คือ แบเบรียมคาร์บอเนต (BaCO_3) (Nelson. 1984 : 239)

แคลเซียมออกไซด์ เป็นตัวช่วยหลอมละลายที่ดีในอุณหภูมิสูง เมื่อผสมลงในเคลือบจะทำให้เคลือบมีความแข็งแกร่งดีทันต่อการขัดข่วน ทนต่อการกัดกร่อนของกรดและด่าง ลดสัมประสิทธิ์การขยายตัวของเคลือบได้ดี สารที่ให้แคลเซียมออกไซด์มีดังนี้คือ แคลเซียมคาร์บอเนต (CaCO_3) หรือที่เรียกว่า ไวทิง (Whiting) โดโลไมต์ (Dolomite) แคลเซียมฟลูออไรด์หรือที่รู้จักกันดีในชื่อ พลูอสปาร์ (Fluospar) แคลเซียมบอร์ต (2 $\text{CaO} \cdot 3\text{B}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) หรือที่รู้จักกันดีในชื่อของโคเลมานाइต์ (Colemanite) และหินพัมม้าชนิดแคลเซียมเพลต์สปาร์ (Nelson. 1984 : 240)

แมกนีเซียมออกไซด์ ในธรรมชาติมักจะพบเกิดรวมกับหินพื้นเมืองและหินปูน เป็นตัวช่วยลดสัมประสิทธิ์การขยายตัว เมื่อได้รับความร้อนดีที่สุดในจำพวกด่างด้วยกัน ถ้าใช้ผสมในเคลือบไฟต์จะทำให้น้ำที่เป็นตัวหนอนไฟ แต่ถ้าใช้ผสมในเคลือบไฟสูงจะเป็นตัวช่วยลดผลกระทบลายที่ดี ทำให้เคลือบไฟลดตัวได้ดีขึ้นช่วยให้เคลือบเกราะติดกับเนื้อดินได้ดี ทำให้ผิวเคลือบเรียบสวยงาม สารที่ให้แมกนีเซียมออกไซด์มีดังนี้คือ แมกนีเซียมคาร์บอเนต ($MgCO_3$) โดโลไมต์ [$CaMg(CO_3)_2$] ทัลค์ (Talc) มีสูตรทางเคมี $3MgO \cdot 4SiO_2 \cdot H_2O$ หรือสตีไทด์ (Steatite) มีสูตรทางเคมี $4MgO \cdot 5SiO_2 \cdot H_2O$ หรือหินสบู่ (Soapstone)

ตะกั่วออกไซด์ เป็นวัตถุดินที่เป็นตัวช่วยลดจุดหลอมลายที่ดีชนิดหนึ่ง นิยมใช้ทำเคลือบไฟต์ สามารถนำไปใช้ทำได้ทั้ง เคลือบดินและ เคลือบพริต ตะกั่วใช้เป็นตัวเพิ่มการไหลลดตัวในน้ำ เคลือบได้ดี ทำให้เคลือบมีผิวเรียบและมีความมันแ华วาวสูง ทำปฏิกิริยา กับสารให้สีได้ดี จึงทำให้เคลือบตะกั่วมีสีสดใส อีกทั้งยังสามารถใช้ในช่วงอุณหภูมิต่าง ๆ ได้มาก many คือ ใช้ได้ตั้งแต่อุณหภูมิ $770 - 1,230$ องศาเซลเซียส แต่ตะกั่วเป็นสารที่มีพิษต่อร่างกาย จะน้ำนการนำตะกั่วไปใช้งานจึงควรเปลี่ยนสภาพให้เป็นพริต (Frit) เสียก่อน สารที่ให้ตะกั่วออกไซด์มีดังนี้ ตะกั่วขาว [$2PbCO_3Pb(OH)_2$] หรืออีกชื่อหนึ่งเรียกว่า ตะกั่วcarbонат ตะกั่วแดง (Pb_2O_4) ตะกั่วเหลือง (PbO) ตะกั่วชัลไฟต์ (PbS) และพริตตะกั่ว ซึ่งมี 2 ชนิดคือ เลคโนโนนิซิลเกต (Lead Monosilicate) โดยมีส่วนผสมของตะกั่วร้อยละ 84 ชิลิกรัอยละ 16 และเลคโนบิซิลเกต (Lead Bisilicate) โดยมีส่วนผสมของตะกั่วร้อยละ 65 ชิลิกรัอยละ 33 และอลูมินาร้อยละ 2 (โภมล รักษ์วงศ์. 2531 : 75)

สังกะสีออกไซด์ เมื่อใช้สังกะสีออกไซด์ผสมในเคลือบจะทำให้เคลือบเป็นเงาดีขึ้น ถ้าใช้ปริมาณน้อย ๆ จะทำให้น้ำที่เป็นตัวช่วยลดจุดหลอมลาย แต่ถ้าใช้ปริมาณมากจะทำให้น้ำที่เป็นตัวหนอนไฟและทำให้หืนแสง โดยมากใช้แทนที่แคลเซียมออกไซด์ในเคลือบบริส托ล เพื่อจะทำให้จุดสูงตัวของเคลือบต่ำลง นอกจากนี้การใช้สังกะสีออกไซด์ในเคลือบยังมีผลทำให้การไหลลดตัวของเคลือบดีขึ้น จึงทำให้ผิวเคลือบเรียบ และถ้าใช้ในปริมาณมากและเผาให้อุณหภูมิสูงพอจะเกิดการตกผลึก จะน้ำในเคลือบผลึกจึงนิยมใช้สังกะสีออกไซด์จะได้ผลึกที่สวยงามลักษณะคล้ายพัด ถ้าผสมในเคลือบสีจะทำให้สีสดขึ้น สารที่ให้สังกะสีออกไซด์มีตัวเดียวคือ Zine Oxide (สูรศักดิ์ โภสิยพันธ์. 2531 : 10)

วัตถุดิบที่มีคุณสมบัติเป็นกลาง วัตถุดิบในกลุ่มนี้ได้แก่

อลูมินา (Al_2O_3) เป็นสารที่ช่วยทำให้น้ำเคลือบมีความหนืดทำให้น้ำเคลือบไม่ไหลตัวง่าย คือ ถ้าใช้อลูมินานำมากขึ้นความหนืดของน้ำเคลือบจะเพิ่มมากขึ้นด้วย แต่ถ้าใช้มากเกินไปจะทำให้เคลือบด้านได้ ปริมาณของอลูมินาในเคลือบยังมีผลต่อความทนไฟและจุดสุกตัวของเคลือบด้วยชนิดนี้ในเคลือบไฟต่ำควรจะมีปริมาณอลูมินาต่ำ โดยทั่วไปเราสามารถใช้อลูมินาได้ตั้งแต่ 0.1 - 0.9 โนมสูญลักษณะอยู่กับอุณหภูมิในการเผาเคลือบ นอกจากนี้อลูมินายังเป็นตัวช่วยเพิ่มความแข็งแกร่งให้กับเคลือบ ลดมลพิษจากการรานของเคลือบและยังคงลักษณะของเคลือบด้วย โดยดูจากอัตราส่วนของอลูมินาต่อชิลิกา เช่น อลูมินา : ชิลิกา อยู่ระหว่าง 1 : 2.5 - 1 : 6 จะเป็นเคลือบด้าน ถ้าปริมาณของอลูมินา : ชิลิกา อยู่ระหว่าง 1 : 7 - 1 : 12 จะเป็นเคลือบมัน และถ้าปริมาณของอลูมินา : ชิลิกา อยู่ระหว่าง 1 : 15 - 1 : 20 จะเป็นเคลือบหลัก สารที่ให้อลูมินา มีดังนี้ อลูมิเนียมไฮเดรต [$\text{Al}(\text{OH})_3$] หินพัมม้า ($\text{KnaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 6\text{SiO}_2$) ดิน ($\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$) เบนโทไนต์ ($\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 4\text{SiO}_2 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$) ไฟโรฟิลไนต์ ($\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 4\text{SiO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$) (Nelson. 1984 : 242)

แอนติโมนออกไซด์ (Sb_2O_3) เป็นออกไซด์ของแร่พลวง ละลายน้ำได้เล็กน้อย ใช้ในเคลือบไฟต่ำและยังเป็นตัวทำให้เคลือบทับแสง สารที่ให้แอนติโมนออกไซด์มีดังนี้ เนเบิลส์ เยลโลว์ [$\text{Pb}_3(\text{SbO}_4)_2$] โซเดียมแอนติโมเนต ($2\text{NaSbO}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$) และแอนติโมนออกไซด์ (Sb_2O_3) (Nelson. 1984 : 242)

บอริกออกไซด์ (B_2O_3) เป็นวัตถุดิบที่ใช้กันมากตัวหนึ่ง เพราะมีข้อดีหลายอย่าง คือ ทำให้เกิดสารประกอบซิลิกेटที่หลอมได้ง่าย ช่วยทำให้เคลือบเป็นมันวาว ทำให้มีสีสดใส ช่วยทำให้เคลือบมีความหนืดที่อุณหภูมิต่ำ แต่มีการไหลด้วยตัวที่อุณหภูมิสูงจึงทำให้เคลือบผิวผลิตภัณฑ์ได้ทั่วถึง ช่วยลดความตึงผิว ไม่ตกหลักออกจากเคลือบ และยังช่วยบ้องกันส่วนอื่น ๆ ตกหลักออกจากเคลือบด้วยถ้าใช้ในปริมาณที่เหมาะสมจะช่วยให้คุณสมบัติทางเคมีของเคลือบคงทนยิ่งขึ้น สารที่ให้บอริกออกไซด์ คือ กรดบอริก ($\text{B}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$) บอร์กซ์ ($\text{Na}_2\text{O} \cdot 2\text{B}_2\text{O}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$) โคลีมานิต (Colemanite ; $2\text{CaO} \cdot 3\text{B}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) หรืออีกชื่อหนึ่งเรียกว่าแคลเซียมบอร์ต (Calcium Borate) และบอริกออกไซด์ (ปรีดา พิมพ์ขาวดำ. 2530 : 24)

โครมิกออกไซด์ (Cr_2O_3) เป็นสารที่ไม่คล้ายน้ำ ได้มาจากการเผาไม้ต์ (Chromite ; FeCr_2O_4) ใช้ในเคลือบเป็นตัวทำให้เกิดสี สามารถให้สีได้หลายสี เช่น สีแดง สีเหลือง สีเขียว สีน้ำตาล และสีขาว ทั้งนี้ขึ้นอยู่กับชนิดของเคลือบ อุณหภูมิ และบรรยากาศในการเผา (Rhodes. 1974 : 209)

เหล็กออกไซด์ (FeO) สารประกอบของเหล็กพบได้ทั่วไปบนผิวโลกโดยเฉพาะในดิน สารประกอบของเหล็กเมื่อใส่ลงในเคลือบทำให้เคลือบมีสีที่แตกต่างกันไป เช่น สีขาว สีเหลือง สีแดง สีฟ้า สีน้ำตาล หรือสีดำ ซึ่งขึ้นอยู่กับองค์ประกอบของเคลือบ ปริมาณของเหล็กที่ใช้ และบรรยากาศในการเผา สารประกอบของเหล็กส่วนมากจะใช้ในรูปของเหล็กออกไซด์สีแดงหรือเพอริโกอกไซด์ (Fe_2O_3) และเหล็กออกไซด์สีดำ หรือเพอร์ซออกไซด์ (Fe_3O_4) สารประกอบของเหล็กคล้ายในน้ำเคลือบได้น้อยมาก จึงสามารถทำให้เกิดผลึกในน้ำเคลือบได้ ถ้าเติมเหล็กออกไซด์ในปริมาณมาก (Rhodes. 1974 : 206)

วัตถุดินที่มีคุณสมบัติเป็นกรด วัตถุดินที่สำคัญในกลุ่มนี้คือ ชิลิกา ซึ่งเป็นตัวทำให้เกิดแก้ว ส่วนวัตถุดินตัวอื่น ๆ ในกลุ่มนี้จะเป็นตัวทำให้ทึบแสงและทำให้เกิดสี มีดังนี้

ชิลิกา หรือเรียกว่าหินง่านว่า พลินต์ (Flint) โดยทั่วไปจะใช้ชิลิกาทึบในเนื้อดิน บั้นและน้ำเคลือบ การใช้ชิลิกาในน้ำเคลือบจะทำให้จุดหลอมตัวของเคลือบสูงขึ้น ลดการไหลตัวของเคลือบทะหลอมคลาย ทำให้เคลือบมีความต้านทานต่อการละลายของน้ำและการกัดกร่อน ของสารเคมี ช่วยลดสัมประสิทธิ์การขยายตัวเนื่องจากความร้อน และช่วยเพิ่มความแข็งแรงให้แก่ เคลือบ ขอบเขตของการใช้ชิลิกาในเคลือบปกติอยู่ระหว่าง 1 - 2 ไมครอนเมตร ถ้าใช้ชิลิกาน้อย ไปเคลือบจะมีคุณสมบัติไม่คงทน แต่ถ้าใช้มากเกินไปจะทนไฟมากขึ้น สารที่ใช้ชิลิกา ได้แก่ หินเจี้ยวหิน ทรายแก้ว (Silica Sand) ดิน หินพัมม้า สนอญมีน (Spodumene) เลปิดอลิต (Lepidolite) และคอร์นวอลสโตน (Conwall Stone) (สูรศักดิ์ โภสิยพันธ์. 2531 : 15)

ดินบุกออกไซด์ ทำหน้าที่เป็นตัวทึบแสงและให้สีขาวในเคลือบ ปกติจะใช้กับประมาณร้อยละ 5 - 10 ถ้าใช้มากจะทำให้เคลือบด้านและยังใช้กับมากในการทำสีสำเร็จรูป (สูรศักดิ์ โภสิยพันธ์. 2531 : 15)

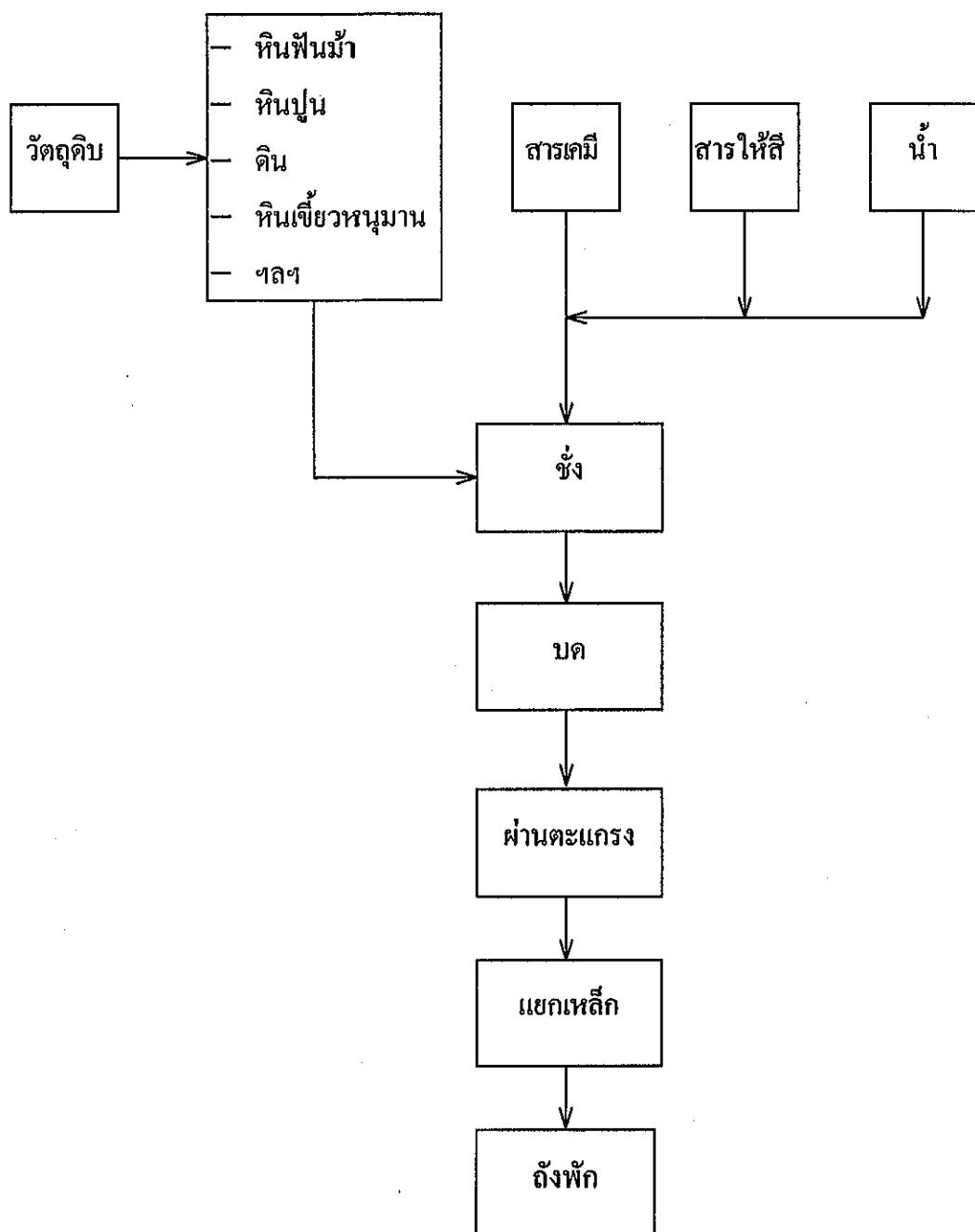
ไทเทเนียมไดออกไซด์ (TiO_2) เป็นออกไซด์ตัวเดียวในกลุ่มนี้ที่มีความทนไฟเท่าชิลิกา ใช้ผสมในเคลือบเพื่อให้สีครีม และยังเป็นตัวทำให้เคลือบทึบแสงได้ด้วย ถ้าใช้ร้อยละ 5 - 10 ในเคลือบจะช่วยให้เคลือบเป็นมันวาว และถ้าใช้ในเคลือบผลึกจะได้ผลลัพธ์เรียบเงี้ม สารที่ให้ไทเทเนียมออกไซด์ ได้แก่ ไทเทเนียมออกไซด์ และรูไพล์ (Rutile) ซึ่งมีสูตรทางเคมี TiO_2 เป็นแร่ที่เกิดในธรรมชาติ มักจะมีเหล็กออกไซด์และวานาเดียมออกไซด์ปนอยู่ด้วย

เซอร์โคเนียมออกไซด์ (ZrO_2) เซอร์โคเนียมถูกนำมาใช้เป็นตัวทำให้เคลือบทึบแสงและยังใช้เป็นตัวทำให้เกิดสีขาวในเคลือบด้วย บริมาณที่ใช้ในเคลือบทั่วไปประมาณร้อยละ 5 ถ้าใช้เซอร์โคเนียมร่วมกับดินกุกออกไซด์จะทำให้น้ำเคลือบมีคุณสมบัติเด่นกว่าการใช้ตัวเดียว น้ำเคลือบจะไหลตัวได้ดี เวลาซุบเคลือบแล้วผิวเคลือบที่ได้จะเรียบสม่ำเสมอ สารที่ให้เซอร์โคเนียมออกไซด์ ได้แก่ เซอร์คอน ($ZrO_2 \cdot SiO_2$) เซอร์โคเนี่ย (ArO_2) แมเรียมเซอร์โคเนียมชิลิกेट ($Ba \cdot Zr \cdot SiO_5$) ซิงค์เซอร์โคเนียมชิลิกेट ($Zn \cdot Zr \cdot SiO_5$) แคลเซียมเซอร์โคเนียมชิลิกेट ($Ca \cdot Zr \cdot SiO_5$) และแมกนีเซียมเซอร์โคเนียมชิลิกेट ($Mg \cdot Zr \cdot SiO_5$) (บรีด้า พิมพ์ขาวดำ 2530 : 5)

การเตรียมน้ำเคลือบ

การเตรียมน้ำเคลือบมีกระบวนการคล้ายกับการเตรียมเนื้อดินบ้าน แต่มีตัวช่วยหลอมละลายและสารที่ทำให้เกิดสีเพิ่มขึ้นมา น้ำเคลือบที่ได้คำนวณส่วนผสมออกมาแล้วควรจะได้ทำการทดลองจนได้ผลดีผลเสียก่อนจึงค่อยนำใบใช้ เพื่อบังกันการผิดพลาดที่อาจเกิดขึ้นได้ การทำให้ส่วนผสมของเคลือบเป็นเนื้อเดียวกัน พร้อมที่จะนำไปเคลือบผิวผลิตภัณฑ์ได้นั่นว่ามีความสำคัญมาก แนวทางการเตรียมน้ำเคลือบมีดังนี้ (สุมาลี ลิขิตวนิชกุล. 2531 : 21)

1. ชั่งส่วนผสมให้ถูกต้องตามสูตร วัดถูกดูที่ใช้ควรจะแห้ง
2. บดส่วนผสมให้เข้าเป็นเนื้อเดียวกัน ส่วนมากจะนิยมใช้วิธีบดเบี้ยกโดยใช้น้ำไม่เกินร้อยละ 55 แต่โดยทั่วไปจะใช้น้ำร้อยละ 30 - 40 ใช้เวลาในการบดประมาณ 8 - 10 ชั่วโมง น้ำที่ใช้ผสมในการเคลือบควรเป็นน้ำสะอาด
3. น้ำเคลือบที่ได้บดผสมเรียบร้อยแล้วนำมารองด้วยตะแกรงเพื่อให้ได้ความละเอียดตามต้องการ แล้วจึงนำไปผ่านเครื่องแยกเหล็กในกรณีของเคลือบใสหรือสีขาว (ดูภาพประกอบ 4)



ภาพประกอบ 4 แผนภูมิแสดงกระบวนการ เตรียมน้ำเคลือบ
(บริษัทกระต่ายสุขวัฒ์. 2534 : 1)

วิธีการเคลือบผลิตภัณฑ์

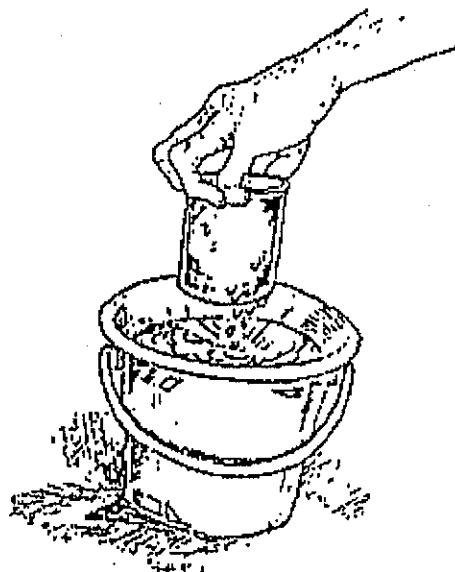
เมื่อได้น้ำเคลือบตามที่ต้องการแล้วนำผลิตภัณฑ์ที่ต้องการเคลือบมาเคลือบผิว ซึ่งเราเลือกวิธีที่เหมาะสมก็คือ ทำได้รวดเร็ว สะดวก และได้ผลดี เหมาะกับขนาดของผลิตภัณฑ์ ซึ่งทำได้ดังนี้คือ (Nagumo. 1974 : 184)

1. การเคลือบโดยวิธีการจุ่ม (Dipping) วิธีนี้ใช้กันมากสำหรับผลิตภัณฑ์ขนาดเล็ก มีน้ำหนักเบาและสามารถยกได้ เป็นวิธีที่ทำได้ง่ายและรวดเร็วกว่าวิธีอื่นโดยเอาผลิตภัณฑ์จุ่มลงในน้ำเคลือบที่เตรียมไว้แล้ว การเคลือบโดยวิธีการจุ่มนี้จะต้องกวนน้ำเคลือบอยู่เสมอ พร้อมกับการทดสอบความหนาแน่นของเคลือบเป็นครั้งคราว เมื่อจุ่มผลิตภัณฑ์ลงในน้ำเคลือบ น้ำจะถูกดูดซึมเข้าไปในเนื้อผลิตภัณฑ์และเนื้อเคลือบจะเกาะติดบนผิวผลิตภัณฑ์ จนน้ำหนาแน่นของน้ำเคลือบที่เหมาะสมก็คือ มีค่าความถ่วงจำเพาะ 1.40 น้ำเคลือบที่ใช้มีจำนวนมากพอที่สามารถจุ่มผลิตภัณฑ์ทั้งใบได้ การจุ่มผลิตภัณฑ์ในน้ำเคลือบก็ควรใช้เวลาให้เหมาะสม เพราถ้าจุ่มนานเคลือบจะเกาะผิวผลิตภัณฑ์หนา หรือถ้าจุ่มเร็วไปเคลือบจะเกาะผิวผลิตภัณฑ์บาง

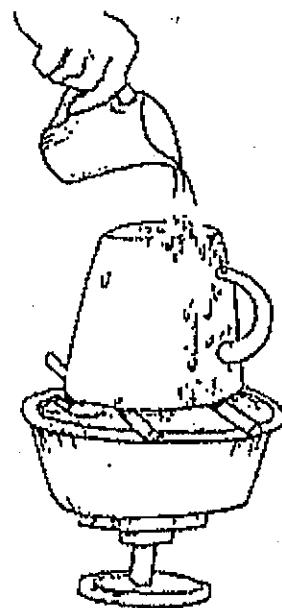
2. การเคลือบโดยวิธีการเทราด (Pouring) วิธีนี้ใช้กันมากกับผลิตภัณฑ์ค่อนข้างใหญ่ เช่น โอง ซึ่งไม่สามารถยกจุ่มลงในอ่างเคลือบได้ หรือใช้ในกรณีที่น้ำเคลือบมีน้อย โดยการนำผลิตภัณฑ์ไปวางบนภาชนะรองรับน้ำเคลือบแล้วใช้ภาชนะตักน้ำเคลือบเทราดบนผลิตภัณฑ์ให้ทั่ว วิธีนี้ต้องอาศัยความชำนาญพอสมควรในการที่จะทำให้น้ำเคลือบเคลือบผิวผลิตภัณฑ์ให้หนาสม่ำเสมอ ปัจจุบันการเคลือบผิวกระเบื้องบุพื้นหรือบุผนังก็ใช้วิธีนี้ โดยให้แผ่นกระเบื้องเคลื่อนตัวไปตามสายพานแล้วบล้อยให้น้ำเคลือบไหลตกลงบนแผ่นกระเบื้องตลอดเวลา

3. การเคลือบโดยวิธีการพ่น (Spaying) วิธีนี้ต้องใช้เครื่องพ่นเช่นเดียวกับการพ่นสี เป็นวิธีที่ทำให้ได้ผิวเคลือบเรียบสม่ำเสมอ เหมาะกับผลิตภัณฑ์ขนาดใหญ่ เครื่องสprüห์และผลิตภัณฑ์ที่ต้องการเพาเดีย วิธีนี้ล้วนเบลือน้ำเคลือบมากที่สุด

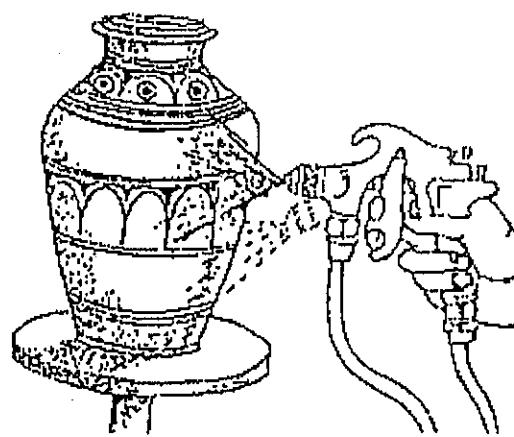
4. การเคลือบด้วยวิธีการทา (Painting) เป็นวิธีที่ใช้แบรงหรือพู่กันทานำเคลือบบนผิวผลิตภัณฑ์ เช่นเดียวกับการทาสี ใช้วิธีการนี้เพื่อให้เกิดลักษณะพิเศษ เช่น งานศิลปะที่ต้องการ plurality สี ในผลิตภัณฑ์ชนิดเดียวกัน



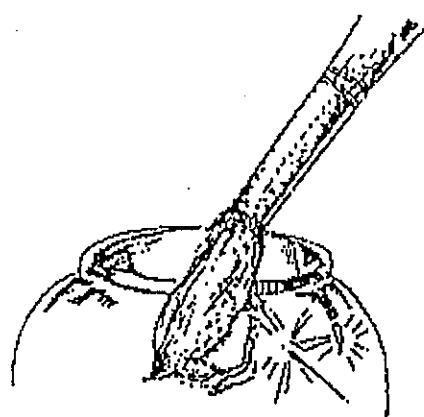
ภาพประกอบ 5
การเคลือบด้วยวิธีการจุ่ม



ภาพประกอบ 6
การเคลือบด้วยวิธีการราด



ภาพประกอบ 7
การเคลือบด้วยวิธีการพ่น



ภาพประกอบ 8
การเคลือบด้วยวิธีการทา

เมื่อผลิตภัณฑ์ผ่านการเคลือบแล้วจะต้องแต่งพิเศษเคลือบให้เรียบร้อย เช่น บริเวณที่เคลือบหลุด ไม่เกาดีด ก็ใช้น้ำเคลือบป้ายแต่งให้เรียบร้อย ถ้าพิเศษเคลือบเป็นรูเล็ก ๆ เมื่อเคลือบแห้งแล้วใช้มือลูบเบา ๆ คงเคลือบก็จะคงไปอุดจนเรียบ เสร็จแล้วขูดหรือเช็ดน้ำเคลือบส่วนที่ต้องวางสัมผัสกับพื้นออกให้หมดเพื่อบังกันการติดกับพื้นรองเทาในขณะที่เพา เพราะการหลอมละลายของเคลือบ

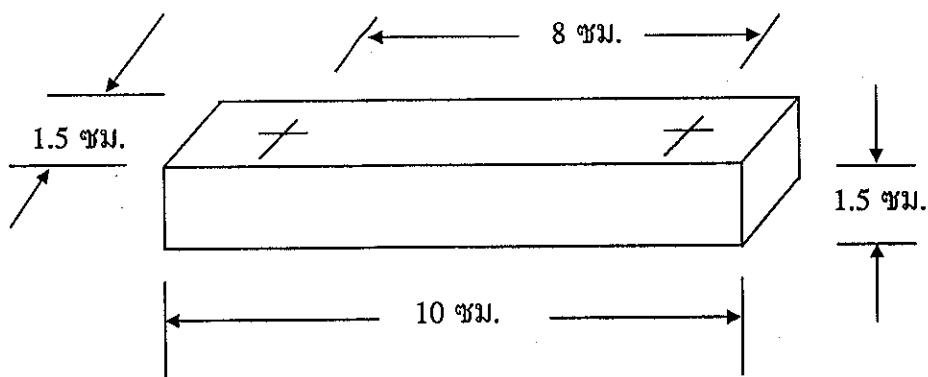
การทดสอบคุณสมบัติทางกายภาพของเนื้อดิน

การทดสอบตัวของดิน

คุณสมบัติเกี่ยวกับการทดสอบตัวของดินมีความสำคัญ เพราะในการขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ที่มีขนาดใหญ่ ๆ ถ้าดินมีการทดสอบตัวมากก็จำเป็นที่จะต้องให้ดินนั้นแห้งอย่างช้า ๆ และแห้งอย่างสม่ำเสมอทั่วเนื้อผลิตภัณฑ์ สาเหตุที่ต้องทดสอบก่อนมาจากน้ำที่อยู่รอบ ๆ เนื้อดินจะเนื้อดินจะหายใจออกไม่ได้ทำให้เนื้อดินเจ้ามาติดกันจึงเกิดการทดสอบตัว โดยปกติแล้วดินที่มีความละเอียดและเนื้อเยื่อยื่นอยู่มีการทดสอบตัวมากกว่าดินทราย การทดสอบตัวของดินมีอยู่ 2 ระดับด้วยกันคือ ทดสอบหลังจากการผึ้งให้แห้ง และการทดสอบตัวหลังจากการเผา เปอร์เซ็นต์การทดสอบตัวหลังจากการเผา มีความสำคัญในการเพาะผลิตภัณฑ์มาก เพราะถ้าดินมีเบอร์เซ็นต์การทดสอบตัวสูงจำเป็นต้องเพาะผลิตภัณฑ์อย่างช้าและควบคุมอุณหภูมิให้มีความสม่ำเสมอ มีนิจน์ผลิตภัณฑ์จะเกิดการบิดเบี้ยวหรือแตกเสียหายได้ นอกจากนี้การทดสอบหาร้อยละของการทดสอบตัวของดินทั้งก่อนเผาและหลังจากการเผาแล้ว ยังเป็นประโยชน์ต่อการขยายแบบเพื่อจะให้ได้ผลิตภัณฑ์ที่มีขนาดตามที่ต้องการได้อีกด้วย

วิธีทดสอบการทดสอบตัวของดิน

1. นำดินที่เตรียมไว้มาเป็นแท่งทดลอง เช่นเดียวกับการทดสอบความแข็งแรงของดินแล้วนำเครื่องหมายตามด้านขวา โดยวัดจากริมของแท่งทดลองเข้ามาด้านละเท่า ๆ กัน แล้วขีดทำเครื่องหมายไว้ ดังภาพประกอบ 9



ภาพประกอบ 9 แสดงการทำเครื่องหมายไว้ที่แท่งทดลอง

2. นำแท่งดินไปปั่นให้แห้งแล้ววัดความยาว จดบันทึกไว้
3. นำแท่งดินไปเผาที่อุณหภูมิตามต้องการ
4. วัดความยาวของแท่งทดลองหลังจากเผาแล้ว จดบันทึกไว้
5. นำข้อมูลที่ได้ไปคำนวณหาค่าร้อยละการหดตัวของดิน โดยใช้สูตรของโรเดส
(Rhodes. 1974 : 310 - 311) ดังต่อไปนี้

$$\text{ร้อยละการหดตัวของดินแห้ง} = \frac{\text{ความยาวของดินเปียก} - \text{ความยาวของดินแห้ง}}{\text{ความยาวของดินเปียก}} \times 100$$

$$\text{ร้อยละการหดตัวของดินเผาแล้ว} = \frac{\text{ความยาวของดินแห้ง} - \text{ความยาวของดินที่เผาแล้ว}}{\text{ความยาวของดินแห้ง}} \times 100$$

$$\text{ร้อยละการลดตัวของดิน} = \frac{\text{ความเยาว์ของดินเปียก} - \text{ความเยาว์ของดินที่เพาแล้ว}}{\text{ความเยาว์ของดินเปียก}} \times 100$$

การทดสอบความแข็งแรงของเนื้อดิน

1. นำแท่งทดลองที่ผ่านการเผา นำมาวัดความกว้างและความหนา แล้วคำนวณไว้บนเครื่องมือวัดความแข็งแรงของเนื้อดิน
2. วัดความกว้างของหมุดที่สัมผัสนับทุกแท่งทดลองว่าเท่าไร
3. กดสวิทช์เดินเครื่อง อ่านแรงที่ขอบอกหมายเลขของแรง
4. นำข้อมูลไปคำนวณด้วยสูตรของแอนดรูว์ (Andrews. 1957 : 44) ดังนี้

$$\text{สูตร } M = \frac{3Pl}{2bd}$$

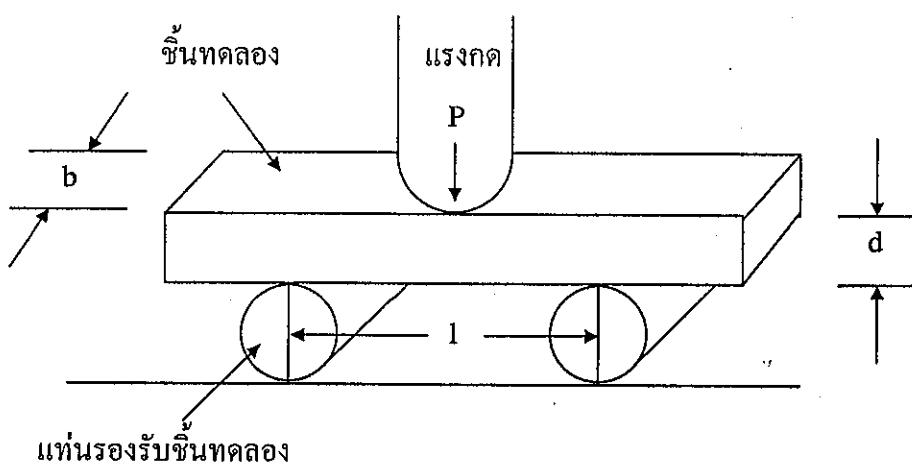
M = ความแข็งแรงของดิน (กก./ซม.)

P = แรงกดที่ทำให้ชิ้นทดลองหัก (กก.)

l = ระยะห่างจากแท่นรองรับชิ้นทดลอง (ซม.)

b = ความกว้างของชิ้นทดลอง

d = ความหนาของชิ้นทดลอง



ภาพประกอบ 10 แสดงการกดน้ำหนักลงบนแท่นทดลองด้วยเครื่องมือทดสอบความแข็ง

การดูดซึมน้ำ

การทดสอบหาร้อยละของการดูดซึมน้ำจะทำให้ทราบถึงความแตกต่างของดิน ดินที่มีการดูดซึมน้ำสูงจะมีจุลหลอมละลายสูง ทำให้สามารถเลือกดินที่มีความเหมาะสมต่อการผลิตเครื่องปั้นดินเผาชนิดต่าง ๆ

วิธีทดสอบการดูดซึมน้ำ

1. นำแท่งทดลองที่ผ่านการเผาแล้วมาซึมน้ำหนัก จนบันทึกไว้
2. นำแท่งทดลองไปต้มในน้ำ รอจนกระทั่งน้ำเดือดจึงเริ่มจับเวลา แล้วต้มในน้ำเดือดต่อไปอีก 2 ชั่วโมง หยุดให้ความร้อนแก่หม้อต้ม
3. ทิ้งแท่งทดลองไว้ในหม้อต้มอีก 24 ชั่วโมง
4. นำแท่งทดลองมาเช็คน้ำออกด้วยผ้าแล้วนำมาซึมน้ำหนัก จนบันทึกไว้ แล้วนำข้อมูลไปคำนวณด้วยสูตรของโรเดส (Rhodes. 1974 : 311) ดังต่อไปนี้

$$A = \frac{W - D}{D} \times 100$$

โดย A = ร้อยละการดูดซึมน้ำ

W = น้ำหนักที่อ่อนตัว

D = น้ำหนักดินที่แห้ง

งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

งานวิจัยภายในประเทศไทย

ทวี พรหมพุกษ์ (2523 : 82) ได้ทำการวิจัยเรื่อง อัตราส่วนของเนื้อดินเป็นสโตนแวร์ กับส่วนผสมของวัตถุดินอื่น ๆ เพื่อเพาในอุณหภูมิ 1,225 – 1,250 องศาเซลเซียส ปรากฏว่า เนื้อดินเป็นสีเทา สีเทาเข้ม หรือสีน้ำตาล เนื้อดินมีความเหนียวดี และมีการดูดซึมน้ำไม่เกินร้อยละ 3 ดังแสดงไว้ในตาราง 3

ตาราง 3 แสดงอัตราส่วนของเนื้อดินบึ้นที่เพาได้ผลในอุณหภูมิ 1,225 – 1,250 องศาเซลเซียส

สูตร	ดินสโตนแวร์	ดินขาว	หินพั่นแม้	หินเขี้ยวหมุน	ดินทรายไฟ	ดินเหนียวขาว	ดินแดง
1	80	–	–	10	–	–	10
2	75	–	–	10	–	–	15
3	40	20	–	10	10	–	20
4	30	–	–	–	30	30	10
5	–	40	15	10	–	30	5
6	20	–	25	20	20	–	15

สมหวัง นรพัลลภา (2524 : 6) ได้ทำการวิจัยเรื่อง ส่วนผสมของเนื้อดินบึ้นที่ทนความร้อนสูงถึงอุณหภูมิ 1,250 องศาเซลเซียส เพื่อใช้ทำผลิตภัณฑ์ทางด้านศิลปะ ผลปรากฏดังแสดงไว้ในตาราง 4

ตาราง 4 แสดงส่วนผสมของเนื้อดินบึ้นที่เพาถึงอุณหภูมิ 1,250 องศาเซลเซียส

วัตถุดิน	ร้อยละ ส่วนผสมของเนื้อดินบึ้น				
	สูตรที่ 1	สูตรที่ 2	สูตรที่ 3	สูตรที่ 4	สูตรที่ 5
ดินขาวะนอง	42.00	38.50	38.50	35.00	38.00
ดินขาวบริจีน	9.00	8.25	8.75	7.50	6.00
ดินเหนียวสุราษฎร์ธานี	9.00	8.25	8.25	7.50	6.00
หินพั่นแม้	30.00	30.00	35.00	35.00	30.00
หินเขี้ยวหมุน	10.00	15.00	10.00	15.00	30.00
การดูดซึมน้ำ	0.50	0.25	0.06	0.80	0.01
การหลดตัว	15.80	16.20	18.00	15.30	16.70

โภมล รักษ์วงศ์ (2531 : 163) ได้ทำการวิจัยเรื่อง ส่วนผสมของเนื้อดินบืนนิดมีสีขาว กับวัตถุดินที่ให้สี เพื่อให้ได้เนื้อดินบืนที่ทนความร้อนได้ตั้งแต่โคน 8 ถึงโคน 12 โดยไม่มีการดูดซึม น้ำ และสามารถเผาเคลือบได้โดยน้ำเคลือบทองทนความร้อนสูง เช่นกัน ปรากฏว่าได้อัตราส่วนผสม ดังแสดงไว้ในตาราง 5

ตาราง 5 แสดงส่วนผสมของเนื้อดินบืนที่เผาในโคน 8 - 12 (1,250 - 1,350
องศาเซลเซียส)

วัตถุดิน	ร้อยละ ส่วนผสมของเนื้อดินบืน							
	สูตรที่ 1	สูตรที่ 2	สูตรที่ 3	สูตรที่ 4	สูตรที่ 5	สูตรที่ 6	สูตรที่ 7	สูตรที่ 8
ดินขาว	35.6	34.5	39.5	40	34	34	34	34
ดินเหนียว	9.4	9.5	8.0	6	12	9	7	9
หินเจี้ยวหิน	34.0	35.0	34.5	36.3	17	27	24	19.5
หินพื้นแม่น้ำ	21.0	21.0	18.0	17.7	3	18	18	17
อกรูมินา	-	-	-	-	-	12	17	20.5
เพาท์โคนเบอร์	8-10	8-10	8-10	9-10	9-10	10-12	10-12	10-12

กรมวิทยาศาสตร์บริการ (2532 : 35) ได้ทำการวิจัยเรื่องเนื้อดินสำหรับงานศิลปะ เพื่อเป็นแนวทางในการทำผลิตภัณฑ์เนื้อดินใหม่ ๆ ที่แบลกตา ซึ่งได้แบ่งงานวิจัยเนื้อดินออกเป็น 3 ชนิดคือ

1. เนื้อดินแทลคัม (Talcum Body) โดยใช้วัตถุดินสำหรับการทดลอง ได้แก่ แทลคัม ดินขาวะนอง ดินดำพรูพี หินพังม้า และหินปูน อัตราส่วนผสมดังแสดงไว้ในตาราง 6

ตาราง 6 แสดงส่วนผสมของเนื้อดินแทลคัม

หมายเลข	แทลคัม	ดินขาวะนอง	ดินดำพรูพี	หินพังม้า	หินปูน
T1	50	10	20	8	12
T2	54	10	22	6	8
T3	58	10	24	4	4
T4	62	10	26	-	2
T5	50	10	20	12	8
T6	54	10	22	8	6
T7	58	10	24	4	4
T8	62	10	26	2	-
T9	50	10	20	10	10
T10	54	10	22	7	7

เนื้อดินแทลคัมจากตาราง 6 เมื่อนำไปเผาที่อุณหภูมิ 1,000 – 1,100 องศาเซลเซียส เนื้อดินเมื่อเผา มีความพรุนตัวสูง การหดตัวค่อนข้างต่ำและมีความแข็งแรงพอประมาณ ใช้ทำผลิตภัณฑ์ประเกทของประดับตกแต่งได้ผล เป็นที่น่าพอใจ

2. เนื้อดินเพลต์สบาร์ (Feldspar Body) โดยใช้วัตถุดินสำหรับการทดลองดังนี้
หินพันม้า ดินขาวนราชิวас ดินดำพรุพี และหินเจี้ยวหมาน อัตราส่วนผสมดังแสดงไว้ในตาราง 7

ตาราง 7 แสดงส่วนผสมของเนื้อดินเพลต์สบาร์

หมายเลข	หินพันม้า	ดินขาวนราชิวас	ดินดำพรุพี	หินเจี้ยวหมาน
1	60	5	15	5
2	65	5	15	5
3	70	5	15	5
4	60	10	20	5
5	65	10	20	5
6	70	10	20	5
7	60	15	25	5
8	65	15	25	5
9	70	15	25	5
10	60	-	20	10

เนื้อดินเพลต์สบาร์จากตาราง 7 ใช้วิธีการขึ้นรูปแบบหล่อ เพาท์อุณหภูมิ 1,180 องศาเซลเซียส ตกแต่งด้วยสีโดยไม่ต้องเคลือบ ผิวมีความมันเหมือนเคลือบในตัว ผิวสัมผัสเนียน
เน่าสำหรับทำผลิตภัณฑ์ทางศิลปะ เช่น บั้นรูปสัตว์ ตุ๊กตาต่าง ๆ

3. เนื้อดินโดโลไมท์ (Dolomite Body) วัตถุดินที่ใช้ในการทดลองคือ หินล้ำบาง ดินดำพรุพิ และโดโลไมท์ อัตราส่วนผสมดังแสดงไว้ในตาราง 8

ตาราง 8 แสดงส่วนผสมของเนื้อดินโดโลไมท์

หมายเลข	หินล้ำบาง	ดินดำพรุพิ	หินเจี้ยวหินมาน
D1	40	30	30
D2	45	25	30
D3	50	20	30
D4	40	35	25
D5	45	30	25
D6	50	25	25
D7	45	20	35
D8	40	25	35
D9	ดินขาวะนอง 47	23	30
D10	ดินขาวะนอง 47	ดินขาวหัวยมุด 23	30

เนื้อดินโดโลไมท์จากตาราง 8 จะมีส่วนผสมของโดโลไมท์ในอัตราค่อนข้างสูง คือ ประมาณร้อยละ 25 - 35 เป็นเนื้อดินอีกชนิดหนึ่งที่เหมาะสมสำหรับการทำผลิตภัณฑ์ประเภทศิลปะ เนื้อดินหิ้ง 3 ชนิด จากการวิจัยนี้สามารถใช้ทำผลิตภัณฑ์ประเภทงานศิลปะได้ดี เลือกใช้ได้ตามความเหมาะสม สามารถเพาได้ท่อผู้ภูมิท่า จึงทำให้ต้นทุนการผลิตต่ำลงด้วย

บริดา พิมพ์ขาวดำ (2535 : 386) ได้วิจัยเรื่อง ประดิษฐ์ภาพของเนื้อดินบืนนอร์สเลนส์ เพื่อใช้ในงานเครื่องเคลือบดินเผา ผลการทดลองดังแสดงไว้ในตาราง 9

ตาราง 9 แสดงอัตราส่วนผสมของเนื้อดินบืนที่ใช้ได้ผล

วัตถุดิบ	ส่วนผสมของเนื้อดินบืน								
	1	2	3	4	5	6	7	8	9
ดินขาว	21.7	28	24	18	38	34.5	22	15	21
ดินเหนียว	10.2	35	28	38	17	16.5	30	36	31
หินเจี้ยวหินภูเขา	48.3	36	35	32	32	35.5	33	36	34
หินฟันม้า	19.8	11	13	13	13	13.5	15	13	14
ชุดสุกตัวโคนเบอร์	8	8	9	9	8	8	8	8	8

ศุภกา ดอกไม้ (2535 : 156) ได้ทำการวิจัยเรื่อง การทดลองหาเนื้อดินบืนสโตนแวร์ จากอัตราส่วนระหว่างดินปากเกร็ด ดินขาวลำปาง หินเจี้ยวหินภูเขา และแทลค์ เพื่อให้ได้ เนื้อดินบืนสโตนแวร์ ปรากฏผลการทดลองดังนี้คือ

ดินปากเกร็ด	ระหว่างร้อยละ	38 - 54
ดินขาวลำปาง	ระหว่างร้อยละ	18 - 34
หินเจี้ยวหินภูเขาจันทบุรี	ระหว่างร้อยละ	28 - 44
แทลค์	ร้อยละ	2

เนื้อดินที่ผ่านการเผาในบรรยายการศอกซีเด็น มีสีน้ำตาลแดง และสีเนื้อดินบืนที่ผ่านการเผาในบรรยายการแบบรีดก้อน มีสีเทาเข้ม เนื้อดินบืนมีการทดสอบตัวร้อยละ 13 - 13.5 มีการดูดซึมน้ำ ร้อยละ 0.00 เนื้อดินบืนมีความแข็งแรงดี

พระสิทธิ์ แก้วฟุ้งรังสี (2539) ได้ทำการวิจัยเรื่อง การทดลองหาประสิทธิภาพเนื้อดินบันสโตนแวร์ของดินเหนียวทະเลแก้ว อําเภอเมือง จังหวัดพิษณุโลก เพื่อปรับปรุงคุณสมบัติของดินเหนียวทະเลแก้ว ให้มีความเหมาะสมสำหรับการทำผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ประเภทสโตนแวร์ ผลปรากฏดังนี้ เนื้อดินบันที่มีดินเหนียวทະเลแก้วผสมอยู่ร้อยละ 20 ชั้นไป มีความเหนียวสามารถนำไปปั้นขึ้นรูปแบบปั้นหมุนได้ดี

งานวิจัยต่างประเทศ

โรเดส (Rhodes. 1974 : 52) ได้ทำการวิจัยเรื่อง เนื้อดินบันสโตนแวร์ผสมกับเนื้อดินเหนียว ดินขาว ดินแดง เพาในอุณหภูมิ 1,250 องศาเซลเซียส เพื่อให้ได้เนื้อดินบันสโตนแวร์ที่อุณหภูมิได้ 1,250 องศาเซลเซียส ผลแสดงไว้ในตาราง 10

ตาราง 10 แสดงอัตราส่วนผสมของเนื้อดินบันสโตนแวร์ อุณหภูมิ 1,250 องศาเซลเซียส

วัตถุดูบ	อัตราส่วนผสมของเนื้อดินบัน				
	A	B	C	D	E
ดินสโตนแวร์	80	75	30		20
ดินเหนียว	10	15	30	30	15
ดินขาว				40	25
ดินแดง			10	5	
หินพังม้า	10	10		15	20
พลีนต์				10	20
ดินทนไฟ			30		

ชากิน (Zakin. 1981 : 44) ได้วิจัยเรื่อง ทดลองหาอัตราส่วนผสมของเนื้อดินบืน โดยใช้วัตถุดีบเป็นเดินร้อยละ 90 และใช้วัตถุดินอิน ฯ อิกร้อยละ 10 เพื่อให้ได้เนื้อดินบืนทำผลิตภัณฑ์เซรามิกส์เพาในอุณหภูมิ 1,200 องศาเซลเซียส ได้อัตราส่วนผสมดังแสดงไว้ในตาราง 11

ตาราง 11 แสดงอัตราส่วนของเนื้อดินบืนที่เพาในอุณหภูมิ 1,200 องศาเซลเซียส

หมายเลข	ตันแดง	ตินสโตนแวร์	ตินขาว	ตินเหมียว	ตินทนไฟ	พลีนต์	หินฟันแม่
1	45	-	33	12	-	10	-
2	15	70	-	-	10	5	5
3	25	40	20	5	-	5	5

แฮมิลตัน (Hamilton. 1982 : 38) ได้วิจัยเรื่อง การทดลองหาอัตราส่วนผสมของเนื้อดินบืนสโตนแวร์ที่เพาในอุณหภูมิ 1,200 – 1,300 องศาเซลเซียส เพื่อให้ได้เนื้อดินบืนสโตนแวร์ใช้ในงานเครื่องเคลือบดินเผา ผลการทดลอง เนื้อดินบืนที่ได้ผลดีดังแสดงไว้ในตาราง 12

ตาราง 12 แสดงอัตราส่วนผสมของ เนื้อดินบืนสโตนแวร์ อุณหภูมิ 1,200 – 1,300 องศา เชลเชียส

วัตถุดิบ	ส่วนผสมของ เนื้อดินบืน						
	1	2	3	4	5	6	7
ดินขาว	60	40	80	48	72		25
ดินทราย		20	20	24		20	25
ดินเนี่ยว	20	20		14	12	30	30
หินฟันแมว	10			5	6	30	10
หินเจี้ยวหามุานหรือหราย				9	10	20	
ฟลินต์ (Flint)	10	10					10
กร็อก (Grog)		10					

ผลการทดลองพบว่า เนื้อดินบืนเด้งกล้าวสามารถใช้เป็นผลิตภัณฑ์ได้ตั้งแต่ขนาดเล็กถึงขนาดใหญ่ มีความเนียนవิ