

รายงานการวิจัย พัฒนาและวิเคราะห์บัณฑิต

รหัสโครงการ MT-B-51-CER-19-209-G

การวิจัยและพัฒนาส่วนผสมและเคลือบอุณหภูมิต่ำสำหรับอุตสาหกรรมสโตนแวร์  
(เคลือบสำหรับเครื่องปั้นดินเผาด้านกวีน)

Research and Development of Low Temperature Bodies and Glazes for Stoneware Industries  
(Glaze for Dan Kwian Pottery)

คณะผู้วิจัย

ผศ. ดร. สุธรรม ศรีหล่มลักษณ์

นายอ่อนลักษณ์ กมลอนทร์

นายจิตติ รินเสนา

สาขาวิชาวิศวกรรมเซรามิก สำนักวิชาชีวกรรมศาสตร์ มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีสุรนารี

สนับสนุนทุนวิจัยโดย

ศูนย์เทคโนโลยีโลหะและวัสดุแห่งชาติ

สำนักงานพัฒนาวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งชาติ

ประจำปีงบประมาณ 2550

## กิตติกรรมประกาศ

แรกสุดของขอบคุณศูนย์เทคโนโลยีโลหะและวัสดุแห่งชาติ สำนักงานพัฒนาวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งชาติ ที่กรุณาให้เก็บประมาณสนับสนุนงานวิจัยนี้ และขอบคุณ ดร. สมนึก ศิริสุนทร และคณะกรรมการฯ ตรวจสอบความถูกต้องของทุนทุกท่านที่กรุณาให้ข้อแนะนำที่เป็นประโยชน์ทำให้การวิจัยนี้ดำเนินไปในทิศทางที่ถูกต้องและเป็นประโยชน์ต่อผู้ประกอบการ

ขอขอบคุณ นายกเทศมนตรีเทศบาลด่านเกวียน (คุณชรินทร์ เปเลี่ยนกระโทก) และคณะเจ้าหน้าที่เทศบาลด่านเกวียนที่ช่วยแนะนำโรงงานเครื่องปั้นดินค่านเกวียนที่ร่วมมือทำวิจัยและให้การสนับสนุน อำนวยความสะดวก ติดต่อประสานงานกับทางโรงงาน และเอื้อเฟื้อสถานที่ในการอบรมถ่ายทอดเทคโนโลยีให้แก่ผู้ประกอบการด่านเกวียน

ขอขอบคุณ อาจารย์พิศและคุณจรรยา ป้อมสินทรัพย์ ร้านคินเพา, คุณเทียน ค่านกระโทก, คุณเมี้ยน สิงห์ทะเต, คุณสมาน ปึงกระโทก และคุณสมกับคุณศิริ เป้ากระโทก ที่ให้ข้อมูล, มอบวัสดุคิดเห็นนื้อดินปั้น ด่านเกวียนและปั้นถ้วยรวมค่านเกวียน และช่วยเผาชิ้นงานให้ทำให้งานวิจัยนี้สำเร็จลุล่วงได้ด้วยดี

ขอขอบคุณ นักศึกษามหาวิทยาลัยเทคโนโลยีสุรนารี ที่มาช่วยทำวิจัย, เก็บข้อมูล, เรียนและพิมพ์รายงาน ซึ่งได้แก่ นายภัทรชัย สุนทร, นายวุฒิชัย นามสอน, นางสาวโชติรัตน์ ประสานแสง และนางสาวทักษิณี คงคำ

ขอขอบคุณ เจ้าหน้าที่และผู้ช่วยสอนอาคารเครื่องมือ 6/1 มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีสุรนารี ที่ให้การเอื้อเฟื้อสถานที่และเครื่องมือในการทำวิจัย

สุดท้ายแต่สำคัญที่สุดของขอบคุณ มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีสุรนารี จังหวัดนครราชสีมา ที่ให้โอกาส และให้การสนับสนุนในการวิจัยหลักทดลองมาเป็นอย่างดี

คณะผู้วิจัย  
มิถุนายน 2553

## บทคัดย่อ

เครื่องปั้นดินเผาเป็นผลิตภัณฑ์เป็นที่ต้องผ่านการเผาที่อุณหภูมิสูงหากสามารถลดอุณหภูมิในการเผาของเครื่องปั้นดินเผาลงได้นอกจากจะช่วยลดค่าเชื้อเพลิงแล้วยังเป็นการลดปัญหามลพิษและช่วยลดโลกร้อนอีกด้วย งานวิจัยนี้ได้ค้นคว้าและพัฒนาเคลือบสำหรับเนื้อดินปั้นของเครื่องปั้นดินเผาค่ากาวีนขึ้นมา 25 สูตรที่สามารถสูญตัวที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  เคลือบที่พัฒนาขึ้นมานี้มีลักษณะหลากหลาย ทั้งที่เป็นเคลือบใส หรือเคลือบทึบ, เคลือบสีขาวขุ่นหรือเคลือบสีเหลือง, เคลือบมันหรือเคลือบด้าน, เคลือบมีผิวเรียบหรือเคลือบที่มีผิวเป็น texture อย่างไรก็ตามเคลือบที่พัฒนาได้ในงานวิจัยนี้ใช้ได้กับการเผาในเตาไฟฟ้า หากจะนำไปใช้เคลือบผลิตภัณฑ์ที่เผาในเตาซึ่งใช้ไม้ฟืนเป็นเชื้อเพลิงที่ด่านเกวียนจะต้องมีการปรับปรุงต่อไปอีก เนื่องจากบรรยายกาศภายในเตาไม้ฟืนที่ด่านเกวียนเป็นบรรยายกาศแบบกึงรีดกัชชันขณะที่บรรยายกาศในเตาไฟฟ้าเป็นบรรยายกาศแบบออกซิเดชัน นอกจากนี้อุณหภูมิภายในเตาเผาที่ด่านเกวียนยังไม่สม่ำเสมอเท่าๆ กัน ทั่วทั้งเตาด้วย

## **Abstract**

Pottery is a product which is fired at high temperatures. Not only fuels but also pollution and global warming problems can be decreased if the firing temperatures of potteries are reduced. This work investigated and developed 25 glaze formulas for Dan Kwian pottery clay content which can be matured when fired at 1000°C. Various glaze appearances are obtained among discovered glazes, i.e., either transparent or opaque, milky white or yellow color, luster or matt, smooth or texture surface. However, the discovered glazes are appropriate for firing in electric kiln only. Some improvements are needed if they are to be fired in a firewood kiln at Dan Kwian factories. Because the atmosphere inside Dan Kwian kiln is semi-reduction while inside electric kiln is oxidation. Moreover, the temperatures inside Dan Kwain kiln are not well distributed.

## สารบัญ

เรื่อง

หน้า

กิตติกรรมประกาศ.....	๑
บทคัดย่อภาษาไทย.....	๒
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ.....	๓
สารบัญ.....	๔
สารบัญตาราง.....	๕
สารบัญรูป.....	๖
<b>บทที่ ๑ ทบทวน.....</b>	<b>๑</b>
1.1    ความเป็นมาและความสำคัญของปัญหา.....	๑
1.2    วัตถุประสงค์.....	๑
1.3    ขอบเขตของการวิจัย.....	๑
1.4    วิธีดำเนินการวิจัย.....	๒
1.5    ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ.....	๖
<b>บทที่ ๒ การพัฒนาเคลื่อน.....</b>	<b>๗</b>
2.1    การทดลองที่ ๑.....	๗
2.1.1    จุดประสงค์.....	๗
2.1.2    ความเป็นมา.....	๗
2.1.3    วิธีการทดลอง.....	๗
2.1.4    ผลการทดลอง.....	๘
2.2    การทดลองที่ ๒.....	๙
2.2.1    จุดประสงค์.....	๙
2.2.2    ความเป็นมา.....	๙
2.2.3    วิธีการทดลอง.....	๙
2.2.4    ผลการทดลอง.....	๑๐
2.3    การทดลองที่ ๓.....	๑๒
2.3.1    จุดประสงค์.....	๑๒

## สารบัญ (ต่อ)

เรื่อง	หน้า
2.8.2    ความเป็นมา.....	58
2.8.3    วิธีการทดลอง.....	58
2.8.4    ผลการทดลอง.....	59
บทที่ 3 บทสรุปและข้อเสนอแนะ.....	62
เอกสารอ้างอิง.....	63
<b>ภาคผนวก</b>	
ภาคผนวก ก.    องค์ประกอบทางเคมีของวัตถุคิบ.....	65
ภาคผนวก ข.    ราคาของวัตถุคิบ.....	77
ภาคผนวก ค.    คำนวณต้นทุนของเคลือบแต่ละสูตร.....	78
ภาคผนวก ง.    คำขอจดอนุสิทธิบัตรเคลือบ.....	79
ภาคผนวก จ.    การเผยแพร่ผลงาน.....	80
ภาคผนวก ฉ.    บทความที่ส่งให้วารสารเชรามิกส์พิจารณาตีพิมพ์.....	81

## สารบัญตาราง

ตารางที่	หน้า
2.1 สูตรส่วนผสมเคลือบสูตรที่ 1-4.....	7
2.2 สูตรส่วนผสมเคลือบสูตรที่ 5-8.....	10
2.3 สูตรส่วนผสมเคลือบสูตรที่ 9-12.....	13
2.4 สูตรส่วนผสมเคลือบสูตรที่ 21-40.....	24
2.5 เปอร์เซ็นต์ภาคที่ค้างตะแกรงของสูตรเคลือบที่ผ่านการบดเป็นเวลา 3 ชั่วโมง.....	38
2.6 ส่วนผสมของสูตรเคลือบ.....	44
2.7 ส่วนผสมของเคลือบสูตรที่เปลี่ยน TOP-BOR เป็นบอร์กซ์.....	50
2.8 ส่วนผสมของสูตรเคลือบที่เติมสีข้อม.....	58

## สารบัญรูป

### รูปที่

### หน้า

1.1	สภาวะการเผา Biscuit ชิ้นตัวอย่างทดสอบเคลือบ.....	3
1.2	การทดสอบวัตถุดินลงในโกร่งบดสาร.....	3
1.3	หม้อบดพลาสติกที่ใส่ลูกบดอะลูมินาและวัตถุดิน.....	4
1.4	การทดสอบเคลือบด้วยเครื่องบดยีห้อ CONTROLS Model D439/A เป็นเวลา 24 ชั่วโมง.....	4
1.5	การซับเคลือบนชิ้นตัวอย่างขนาด $2.5 \times 4.5 \times 1$ เซนติเมตร <sup>3</sup> .....	5
1.6	เตาไฟฟ้าสีเทา Carbolite.....	5
1.7	สภาวะการเผาเคลือบ.....	6
2.1	สูตรเคลือบค่านเกวียน 1-4 บนชิ้นตัวอย่างที่เผา biscuit ก่อนซับเคลือบ หลังจากซับเคลือบ แล้วเผาเคลือบที่อุณหภูมิ $1000^{\circ}\text{C}$ ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า.....	8
2.2	สูตรเคลือบค่านเกวียน 1-4 บนชิ้นตัวอย่างที่ยังไม่ได้เผา biscuit ก่อนซับเคลือบ หลังจากซับเคลือบแล้วเผาเคลือบที่อุณหภูมิ $1000^{\circ}\text{C}$ ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า.....	9
2.3	สูตรเคลือบค่านเกวียน 5-8 บนชิ้นตัวอย่างที่เผา biscuit ก่อนซับเคลือบ หลังจากซับเคลือบ แล้วเผาเคลือบที่อุณหภูมิ $1000^{\circ}\text{C}$ ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า.....	11
2.4	สูตรเคลือบค่านเกวียน 5-8 บนชิ้นตัวอย่างที่ยังไม่ได้เผา biscuit ก่อนซับเคลือบ หลังจากซับเคลือบแล้วเผาเคลือบที่อุณหภูมิ $1000^{\circ}\text{C}$ ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า.....	12
2.5	ลักษณะรอยแตกของเคลือบหลังการซับเคลือบ 2 ชั่วโมง.....	16
2.6	สูตรเคลือบค่านเกวียน 9-12 บนชิ้นตัวอย่างที่เผา biscuit ก่อนซับเคลือบ หลังจากซับเคลือบ แล้วเผาเคลือบที่อุณหภูมิ $1000^{\circ}\text{C}$ ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า.....	17
2.7	สูตรเคลือบค่านเกวียน 13-16 บนชิ้นตัวอย่างที่เผา biscuit ก่อนซับเคลือบ หลังจากซับเคลือบ แล้วเผาเคลือบที่อุณหภูมิ $1000^{\circ}\text{C}$ ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า.....	18
2.8	สูตรเคลือบค่านเกวียน 17-20 บนชิ้นตัวอย่างที่เผา biscuit ก่อนซับเคลือบ หลังจากซับเคลือบ แล้วเผาเคลือบที่อุณหภูมิ $1000^{\circ}\text{C}$ ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า.....	19
2.9	สูตรเคลือบค่านเกวียน 9-12 บนชิ้นตัวอย่างที่ยังไม่ได้เผา biscuit ก่อนซับเคลือบ หลังจากซับเคลือบแล้วเผาเคลือบที่อุณหภูมิ $1000^{\circ}\text{C}$ ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า.....	20

สารบัญรูป (ต่อ)

## สารบัญรูป (ต่อ)

รูปที่	หน้า
2.22 สูตรเคลือบด้านเกวียน 21-24 บดเป็นเวลา 3 ชั่วโมง ร่อนผ่านตะแกรง 200 เมช บนชิ้นตัวอย่างที่เผา biscuit ก่อนชุบเคลือบ หลังจากชุบเคลือบแล้ว เผาเคลือบที่อุณหภูมิ 1000°C ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า.....	39
2.23 สูตรเคลือบด้านเกวียน 25-28 บดเป็นเวลา 3 ชั่วโมง ร่อนผ่านตะแกรง 200 เมช บนชิ้นตัวอย่างที่เผา biscuit ก่อนชุบเคลือบ หลังจากชุบเคลือบแล้ว เผาเคลือบที่อุณหภูมิ 1000°C ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า.....	40
2.24 สูตรเคลือบด้านเกวียน 29-32 บดเป็นเวลา 3 ชั่วโมง ร่อนผ่านตะแกรง 200 เมช บนชิ้นตัวอย่างที่เผา biscuit ก่อนชุบเคลือบ หลังจากชุบเคลือบแล้ว เผาเคลือบที่อุณหภูมิ 1000°C ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า.....	41
2.25 สูตรเคลือบด้านเกวียน 33-36 บดเป็นเวลา 3 ชั่วโมง ร่อนผ่านตะแกรง 200 เมช บนชิ้นตัวอย่างที่เผา biscuit ก่อนชุบเคลือบ หลังจากชุบเคลือบแล้ว เผาเคลือบที่อุณหภูมิ 1000°C ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า.....	42
2.26 สูตรเคลือบด้านเกวียน 37-40 บดเป็นเวลา 3 ชั่วโมง ร่อนผ่านตะแกรง 200 เมช บนชิ้นตัวอย่างที่เผา biscuit ก่อนชุบเคลือบ หลังจากชุบเคลือบแล้ว เผาเคลือบที่อุณหภูมิ 1000°C ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า.....	43
2.27 เตาเผาชิ้นงานสำหรับเผา biscuit.....	44
2.28 เตาไฟฟ้าที่มีมหาวิทยาลัยเทคโนโลยีสุรนารี.....	45
2.29 จุดการวางเผาเคลือบในเตาเผาฟืนที่ดำเนินด้านเกวียน สำหรับใช้จัดหัวคันครราชสีมา จุดที่ 1 ไฟอ่อน เป็นบริเวณที่อุณหภูมิต่ำสุด จุดที่ 2 ไฟกลาง เป็นบริเวณที่อุณหภูมิปานกลาง จุดที่ 3 ไฟแรง เป็นบริเวณที่อุณหภูมิสูงสุด.....	46
2.30 ชิ้นตัวอย่างที่ผ่านการเผา biscuit ก่อนชุบเคลือบและหลังจากชุบเคลือบ แล้วนำไปเผาในเตาไฟฟ้าที่อุณหภูมิ 1000°C ยืนไฟ 2 ชั่วโมง.....	47
2.31 ชิ้นตัวอย่างที่ไม่ผ่านการเผา biscuit ก่อนชุบเคลือบและหลังจากชุบเคลือบ แล้วนำไปเผาในเตาไฟฟ้าที่อุณหภูมิ 1000°C ยืนไฟ 2 ชั่วโมง.....	47

## สารบัญรูป (ต่อ)

รูปที่	หน้า
2.32 ชิ้นตัวอย่างที่ผ่านการเผา biscuit ก่อนชุบเคลือบและหลังจากชุบเคลือบแล้วนำไปเผาในเตาฟีนที่ต้มคล่องค่ากปรีน.....	48
2.33 ชิ้นตัวอย่างที่ไม่ผ่านการเผา biscuit ก่อนชุบเคลือบและหลังจากชุบเคลือบแล้วนำไปเผาในเตาฟีนที่ต้มคล่องค่ากปรีน.....	48
2.34 แผนผังการวางแผนชิ้นตัวอย่างเคลือบในเตาฟีน.....	50
2.35 ชิ้นตัวอย่างเคลือบสูตรที่ 8, 11, 14, 15, 17 และ 19 ซึ่งผ่านการเผา biscuit ก่อนชุบเคลือบหลังจากชุบเคลือบแล้วเผาในเตาไฟฟ้าที่อุณหภูมิ 1000°C ยืนไฟ 2 ชั่วโมง.....	52
2.36 ชิ้นตัวอย่างเคลือบสูตรที่ 8B, 11B, 14B, 15B, 17B และ 19B ซึ่งผ่านการเผา biscuit ก่อนชุบเคลือบ หลังจากชุบเคลือบแล้วเผาในเตาไฟฟ้าที่อุณหภูมิ 1000°C ยืนไฟ 2 ชั่วโมง.....	53
2.37 ชิ้นตัวอย่างเคลือบสูตรที่ 8, 11, 14, 15, 17 และ 19 ซึ่งไม่ผ่านการเผา biscuit ก่อนชุบเคลือบหลังจากชุบเคลือบแล้วเผาในเตาไฟฟ้าที่อุณหภูมิ 1000°C ยืนไฟ 2 ชั่วโมง.....	54
2.38 ชิ้นตัวอย่างเคลือบสูตรที่ 8B, 11B, 14B, 15B, 17B และ 19B ซึ่งไม่ผ่านการเผา biscuit ก่อนชุบเคลือบ หลังจากชุบเคลือบแล้วเผาในเตาไฟฟ้าที่อุณหภูมิ 1000°C ยืนไฟ 2 ชั่วโมง.....	55
2.39 ชิ้นตัวอย่างที่ผ่านและไม่ผ่านการเผา biscuit ก่อนชุบเคลือบ หลังจากชุบเคลือบแล้วเผาเคลือบที่บริเวณไฟอ่อนในเตาฟีน ก) สูตรเคลือบที่ใช้นอร์เบกซ์เป็นส่วนผสม ข) สูตรเคลือบที่ใช้ TOP-BOR เป็นส่วนผสม.....	56
2.40 ชิ้นตัวอย่างที่ผ่านและไม่ผ่านการเผา biscuit ก่อนชุบเคลือบ หลังจากชุบเคลือบแล้วเผาเคลือบที่บริเวณไฟกลางในเตาฟีน ก) สูตรเคลือบที่ใช้นอร์เบกซ์เป็นส่วนผสม ข) สูตรเคลือบที่ใช้ TOP-BOR เป็นส่วนผสม.....	56
2.41 ชิ้นตัวอย่างที่ผ่านและไม่ผ่านการเผา biscuit ก่อนชุบเคลือบ หลังจากชุบเคลือบแล้วเผาเคลือบที่บริเวณไฟแรงในเตาฟีน ก) สูตรเคลือบที่ใช้นอร์เบกซ์เป็นส่วนผสม ข) สูตรเคลือบที่ใช้ TOP-BOR เป็นส่วนผสม.....	57
2.42 การจัดเรียงแบบคอนโคนของส่วนที่ 2 ในเตาฟีน.....	59
2.43 ชิ้นตัวอย่างทดสอบเคลือบที่ผ่านการเผาเคลือบในเตาไฟฟ้า.....	60
2.44 ชิ้นตัวอย่างทดสอบเคลือบที่ผ่านการเผาเคลือบในเตาฟีนซึ่งวางเผาตรงบริเวณไฟแรง.....	61

## บทที่ 1

### บทนำ

#### **1.1 ความเป็นมาและความสำคัญของปัญหา**

ผลิตภัณฑ์เซรามิกเป็นผลิตภัณฑ์ที่ต้องผ่านกระบวนการเผาเพื่อให้ผลิตภัณฑ์มีความแข็งแรง ทนทาน สามารถนำไปใช้งานได้ และกระบวนการเผาผลิตภัณฑ์เซรามิกนั้นจะต้องเผาที่อุณหภูมิสูง เพื่อให้ผลิตภัณฑ์เกิด การเชื่อมตัวกัน มีความหนาแน่นมากขึ้น ถึงแม้ว่าผลิตภัณฑ์เซรามิกบางชนิดจะไม่มีชั้นเคลือบปอกคลุมพิวแต่ เซรามิกส่วนใหญ่จะมีชั้นเคลือบที่เป็นแก้วปอกคลุมเพื่อทำให้มีสีสันสวยงาม ทำความสะอาดง่ายและคงทนต่อ การใช้งาน เคลือบที่ดีจะต้องเข้ากันได้กับเนื้อดินปืน (body) และสุกตัวพร้อม ๆ กันเนื้อผลิตภัณฑ์

ผลิตภัณฑ์เครื่องปืนดินเผาค่า่านเกวียนเป็นผลิตภัณฑ์ที่สร้างขึ้นโดยใช้กับจังหวัดนครราชสีมาหลาย ชั่วอายุคน ถึงแม้ว่าในปัจจุบันเครื่องปืนดินเผาค่า่านเกวียนส่วนใหญ่ไม่มีชั้นเคลือบเป็นแก้ว และมีผู้ประกอบการ หลายรายที่ต้องการผลิตภัณฑ์ที่มีชั้นเคลือบที่เป็นแก้วเพื่อเพิ่มนุ่คลื่นให้กับผลิตภัณฑ์และเพิ่มทางเลือกให้กับ ลูกค้าแต่ก็ไม่สามารถทำได้ เนื่องจากไม่มีบุคลากร เครื่องมือและเงินทุนในการวิจัยและพัฒนาสูตรเคลือบ

งานวิจัยนี้จึงพัฒนาสูตรเคลือบสำหรับผลิตภัณฑ์เครื่องปืนดินเผาค่า่านเกวียน และเนื่องจากภาระน้ำหนัก แบ่งชั้นของอุตสาหกรรมเซรามิกทั้งในและต่างประเทศสูงขึ้นเพื่อลดต้นทุนค่าพลังงานให้ผู้ประกอบการ ผู้วิจัย จึงพัฒนาสูตรเคลือบสำหรับเผาที่อุณหภูมิไม่เกิน 1000 องศาเซลเซียส ซึ่งจะช่วยประหยัดเชื้อเพลิงในการเผาให้ ผู้ประกอบการ และเพื่อให้เกิดความปลอดภัยแก่ทั้งผู้ผลิตและผู้บริโภค งานวิจัยนี้จึงไม่ใช้วัตถุที่มีพิษ เช่น ตะกั่วเป็นองค์ประกอบของสูตรเคลือบ

สูตรส่วนผสมของเคลือบที่วิจัยและพัฒนาขึ้นมาในงานวิจัยนี้เมื่อเผาที่อุณหภูมิต่ำกว่า 1000 องศาเซลเซียส แล้วจะได้เคลือบที่มีความหลากหลายทั้งที่เป็นเคลือบใส เคลือบทึบ และมีทั้งแบบที่มีผิวเรียบ เนียนและมีลักษณะ (texture) แบบพิเศษต่าง ๆ

#### **1.2 วัสดุประสงค์**

เพื่อพัฒนาสูตรเคลือบสำหรับเคลือบผลิตภัณฑ์เครื่องปืนดินเผาค่า่านเกวียนเผาที่อุณหภูมิไม่เกิน 1000 องศาเซลเซียส

#### **1.3 ขอบเขตของการวิจัย**

พัฒนาสูตรเคลือบสำหรับเคลือบผลิตภัณฑ์เครื่องปืนดินเผาค่า่านเกวียนเผาที่อุณหภูมิไม่เกิน 1000 องศาเซลเซียส และไม่มีตะกั่วเป็นองค์ประกอบ

## 1.4 วิธีดำเนินการวิจัย

สำหรับกระบวนการการดำเนินการวิจัยนั้นคณะผู้วิจัยจะอธิบายถึงเฉพาะขั้นตอน โดยรวมเท่านั้น แต่จะอธิบายอีกครั้งโดยละเอียดในบทที่ 2 สามารถแบ่งวิธีดำเนินการวิจัยออกเป็น 3 ส่วน ดังนี้

### 1.4.1 การเตรียมชิ้นตัวอย่างสำหรับชุดเคลือบ

1. นำคินด่านเกวียนไปอบให้แห้งที่อุณหภูมิ  $100^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 24 ชั่วโมง
2. แล้วนำไปปิดด้วยเครื่องบด Discusher ให้ละเอียดแล้วร่อนผ่านตะแกรงขนาด 80 เมช
3. นำคินที่ผ่านการร่อนแล้วไปซึ้งและผสมกับน้ำในอัตราส่วน 5:2 (โดยน้ำหนัก)
4. ผสมดินให้เข้ากันในกระถางแล้วหมักดินเอาไว้เป็นเวลา 24 ชั่วโมง
5. จากนั้นนำคินเข้าเครื่องรีดคิน (Extruder) รีดคินเป็นจำนวน 3-4 รอบเพื่อให้คินเกิดความสม่ำเสมอเป็นเนื้อเดียวกัน

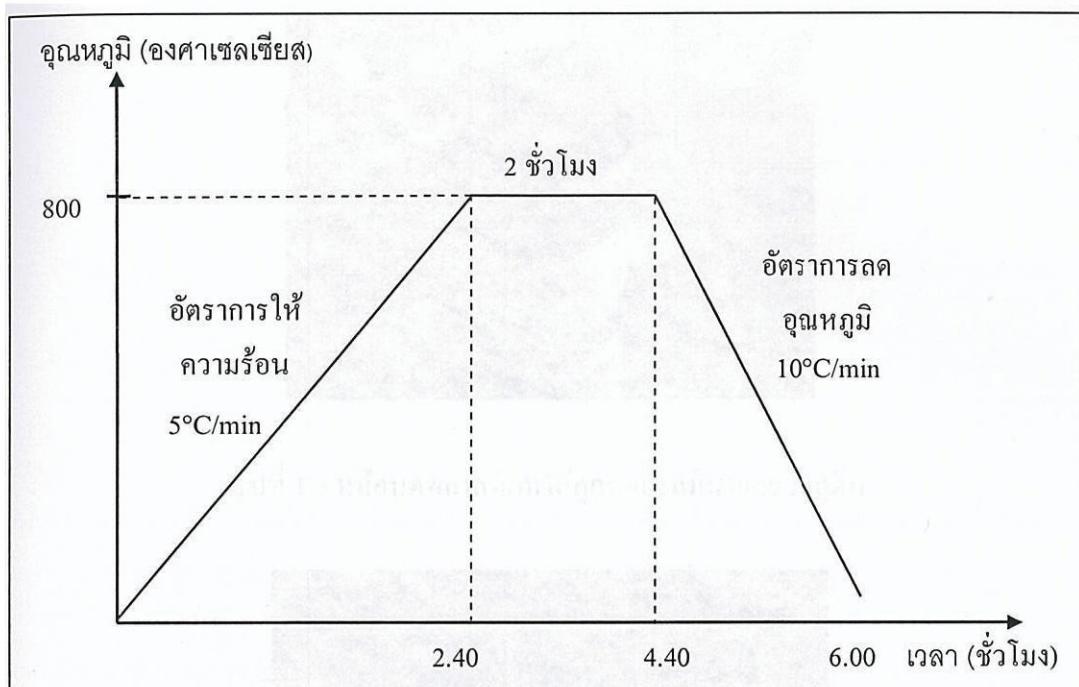
6. รีดคินให้มีขนาด กว้าง x ยาว x สูง เท่ากับ  $2.5 \times 4.5 \times 1 \text{ ซม}^3$ . แล้วอบให้แห้ง ได้ชิ้นตัวอย่างสำหรับชุดเคลือบชนิดที่ยังไม่ผ่านการเผา biscuit

7. นำชิ้นงานที่ได้จากข้อ 6 ไปเผาในเตาไฟฟ้า Carbolite รูปที่ 1.6 อุณหภูมิ  $800^{\circ}\text{C}$  ในบรรยายกาศปกติ ใช้อัตราเร็วในการเพิ่มอุณหภูมิ  $5^{\circ}\text{C}/\text{นาที}$  และยืนไฟ 2 ชั่วโมง แล้วปล่อยให้เย็นตัวลงด้วยอัตราเร็วในการลดอุณหภูมิ  $10^{\circ}\text{C}/\text{นาที}$  จนถึงอุณหภูมิห้อง ได้ชิ้นตัวอย่างสำหรับชุดเคลือบชนิดที่ผ่านการเผา biscuit มาแล้ว รูปที่ 1.1 แสดงสภาพการเผา biscuit กระบวนการเบื้องหลังเคลือบ

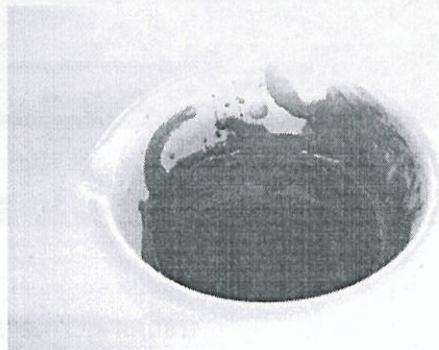
จากข้อ 6 และ 7 จะเห็นได้ว่าชิ้นตัวอย่างสำหรับชุดเคลือบแบ่งออกเป็น 2 แบบ คือ 1) ชิ้นตัวอย่างที่ยังไม่ผ่านการเผา biscuit 2) ชิ้นตัวอย่างที่ผ่านการเผา biscuit ที่อุณหภูมิ  $800^{\circ}\text{C}$  แล้ว

### 1.4.2 การเตรียมน้ำเคลือบ

1. ชั้งสูตรส่วนผสมตามที่กำหนดไว้ (สูตรละ 100 กรัม) แล้วนำมาผสมกับน้ำ 100 มิลลิลิตรในโกร่งบดสารบดผสมให้เข้ากัน ดังแสดงในรูป 1.2
2. เทส่วนผสมทั้งหมดลงในหม้อบดพลาสติกที่ใส่ถุงบดอะลูมิโนอาโลว์ริ่งหม้อ โดยใส่ถุงบดหลายขนาดด้วยกัน เช่น เล็ก กลาง ใหญ่ เป็นต้น แล้วปิดฝาให้สนิท ดังแสดงในรูป 1.3
3. จากนั้นนำหม้อบดไปใส่ในเครื่องบด ดังแสดงในรูป 1.4 บดเคลือบเป็นเวลา 24 ชั่วโมง



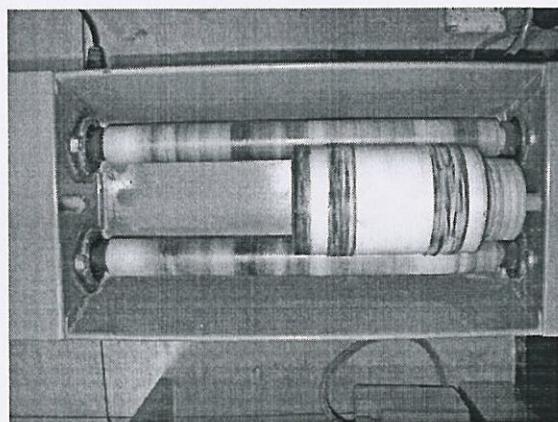
รูปที่ 1.1 สภาพการเผา biscuit ชิ้นตัวอย่างทดสอบกลีบ



รูปที่ 1.2 การทดสอบตัวอย่าง



รูปที่ 1.3 หม้อบดพลาสติกที่ใส่ลูกบดอะลูมินาและวัตถุคิบ



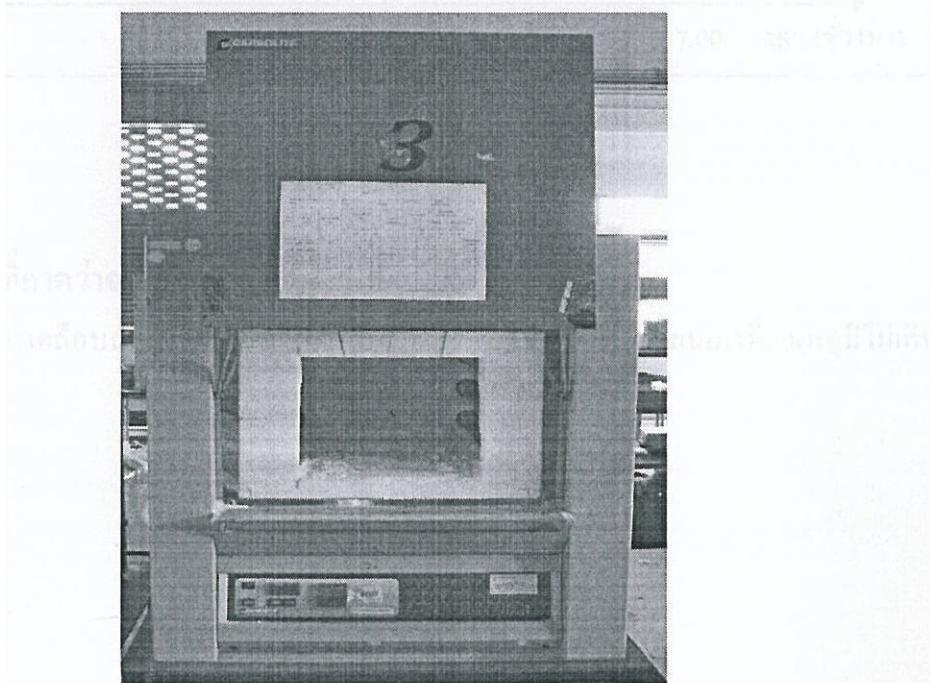
รูปที่ 1.4 การบดผสมเคลือบด้วยเครื่องบดยี่ห้อ CONTROLS Model D439/A เป็นเวลา 24 ชั่วโมง

#### 1.4.3 การซุนเคลือบและการเผาเคลือบ

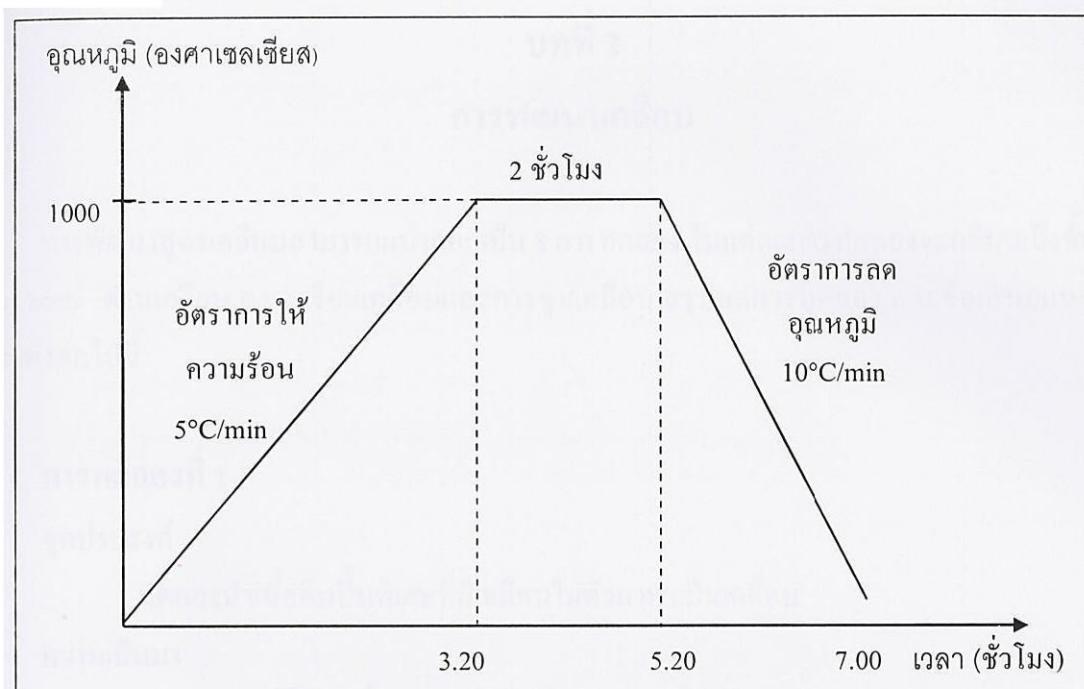
1. นำเคลือบที่ได้ไปเทลงในโกร่งบดสาร เติมน้ำเด็กน้อยบดผสมให้เข้ากันแล้วซุนเคลือบ ดังแสดงในรูป 1.5
2. นำชิ้นตัวอย่างหั้ง 2 แบบ ไปซุนเคลือบเป็นเวลา 10 วินาที แล้วปล่อยให้แห้ง
3. นำเคลือบที่ได้ในข้อ 2 ไปเผาที่เตาไฟฟ้าสีเทา Carbolite และยืนไฟเป็นเวลา 2 ชั่วโมง แล้วปล่อยให้เย็นตัวลง ด้วยอัตราเร็วในการลดอุณหภูมิ  $10^{\circ}\text{C}/\text{นาที}$  จนถึงอุณหภูมิห้อง รูปที่ 1.7 แสดงสภาพการเผาเคลือบ



รูปที่ 1.5 การซับเกลือบนชิ้นตัวอย่างขนาด  $2.5 \times 4.5 \times 1$  เซนติเมตร<sup>3</sup>



รูปที่ 1.6 เตาไฟฟ้าสีเทา Carbolite



รูปที่ 1.7 สภาวะการเผาเคลือบ

### 1.5 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ

ทำให้ได้สูตรเคลือบสำหรับเคลือบผลิตภัณฑ์เครื่องปั้นดินเผาด้านเกวียนเพาที่อุณหภูมิไม่เกิน 1000 องศาเซลเซียส

## บทที่ 2

### การพัฒนาเคลือบ

การพัฒนาสูตรเคลือบสามารถแบ่งออกเป็น 8 การทดลอง ในแต่ละการทดลองจะอธิบายถึงขั้นตอนการเตรียม body ค่านゲวียน การเตรียมเคลือบและการชุบเคลือบ สรุปผลการทดลอง และข้อเสนอแนะ สามารถอธิบายดังต่อไปนี้

#### 2.1 การทดลองที่ 1

##### จุดประสงค์

ทดลองนำเนื้อดินปืนพิเศษที่มีเคลือบในตัวมาทำเป็นเคลือบ

##### ความเป็นมา

ด้วยพบว่ามีเนื้อดินปืนพิเศษที่เมื่อเผาแล้วสูญตัวเหมือนมีเคลือบในตัว จึงทดลองว่าเนื้อดินปืนดังกล่าวจะใช้เป็นเคลือบได้หรือไม่

##### วิธีการทดลอง

###### 1. การเตรียมขันดัวอย่างสำหรับชุมเคลือบ

เหมือนที่กล่าวในหัวข้อ 1.4.1

###### 2. การเตรียมนำเคลือบ

เหมือนที่กล่าวในหัวข้อ 1.4.2 โดยใช้ส่วนผสมของเคลือบ ดังแสดงในตารางที่ 2.1

###### 3. การชุบเคลือบและการเผาเคลือบ

เหมือนที่กล่าวในหัวข้อ 1.4.3

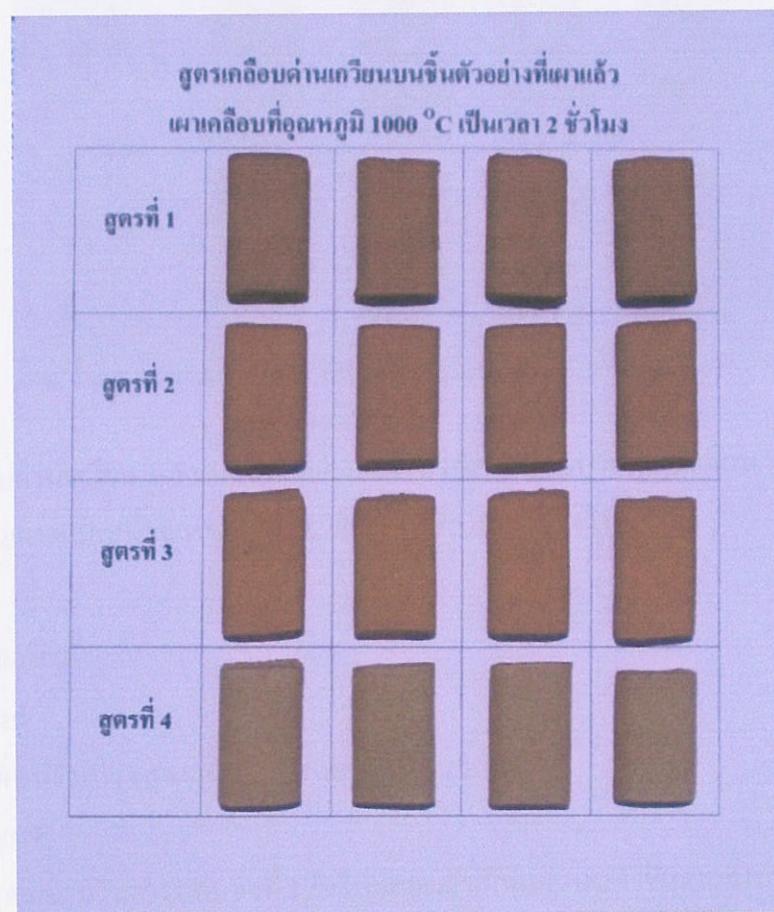
ตารางที่ 2.1 สูตรส่วนผสมเคลือบสูตรที่ 1-4 (ร้อยละโดยน้ำหนัก)

สูตรที่	วัตถุดิน	ดินค่านเกวียน* (DK)	โซดาแอซ (Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> )	ทัลคัม (Talcum)	ฟริต CG466
1		70	10	10	10
2		65	10	15	10
3		60	10	20	10
4		55	10	25	10

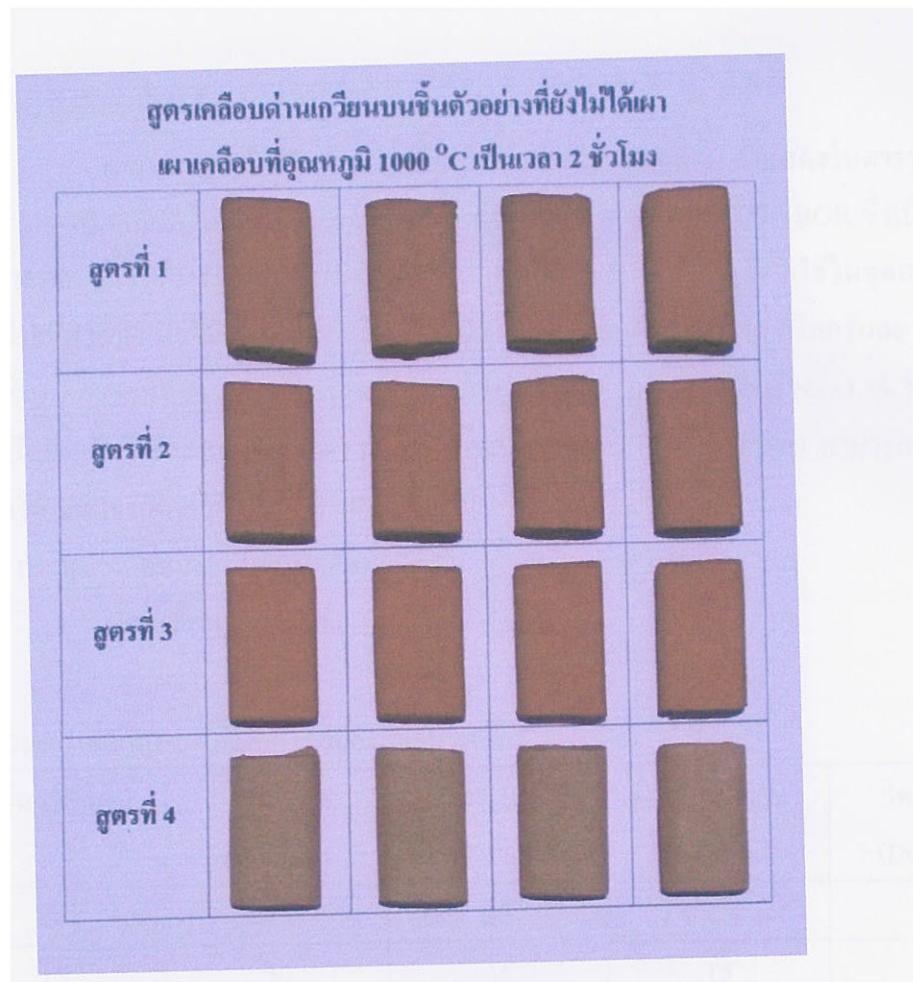
หมายเหตุ : \* ก้อนเนื้อดินปืนค่านเกวียนอบแห้งและร่อนผ่านตะกรงขนาด 80 เมช

### ผลการทดลอง

รูปที่ 2.1 และ 2.2 แสดงเคลือบสูตรที่ 1-4 บนชิ้นตัวอย่างที่เผา biscuit และยังไม่เผา biscuit ก่อนชุบเคลือบตามลำดับ จากรูปจะเห็นได้ว่าไม่เกิดเคลือบที่ผิวของชิ้นตัวอย่างทั้งนี้อาจจะเป็นเพราะว่าตอนที่ใช้สูตรผสมนี้ทำเนื้อคินบีนพิเศษที่มีผิวเป็นเคลือบในตัวนั้น เวลาชิ้นตัวอย่างแห้งส่วนผสมของฟริตและโซดาแอลซ์จำนวนมากซึ่งมาสู่ที่ผิวของชิ้นตัวอย่าง จึงทำให้เวลาเผาชิ้นตัวอย่างเกิดเคลือบที่นี้ แต่เวลานำมาผสมเป็นเคลือบนั้นมีฟริตและโซดาแอลซ์มอกมาสู่ผิวของชิ้นตัวอย่างน้อยเกินไปจึงไม่เกิดผิวเคลือบบนชิ้นตัวอย่าง ดังนั้นในการทดลองต่อไปจึงเพิ่มวัตถุดิบที่จะหลอมตัวให้เกิดเนื้อเป็นแก้วเข้าไปในสูตรส่วนผสมของเคลือบอนนี้อาจจะนำเคลือบสูตรที่ 1-4 ไปใช้ทำเป็นอิ่นโกรบ (engobe) ได้



รูปที่ 2.1 สูตรเคลือบด้านเกวียน 1-4 บนชิ้นตัวอย่างที่เผา biscuit ก่อนชุบเคลือบ หลังจากชุบเคลือบแล้วเผาเคลือบที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า



รูปที่ 2.2 สูตรเคลือบด้านเกวียน 1-4 บนชิ้นตัวอย่างที่ยังไม่ได้เผา biscuit ก่อนخبเคลีอบ หลังจากخب  
เคลือบแล้วเผาเคลือบที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า

## 2.2 การทดลองที่ 2

### จุดประสงค์

เพื่อปรับปรุงสูตรผสมให้หลอมตัวเป็นแก้ว

### ความเป็นมา

สูตรผสมในการทดลองที่ 1 ยังไม่หลอมตัวเป็นแก้วบนผิวชิ้นงานจึงปรับปรุงสูตรส่วนผสม  
เคลือบเพื่อให้สูกตัวเมื่อเผาที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$

### วิธีการทดลอง

#### 1. การเตรียมชิ้นตัวอย่างสำหรับخبเคลือบ

เหมือนที่กล่าวในหัวข้อ 1.4.1

## 2. การเตรียมน้ำเคลือบ

เหมือนที่กล่าวในหัวข้อ 1.4.2 โดยใช้ส่วนผสมของเคลือบ ดังแสดงในตารางที่ 2.2 จากตารางจะเห็นได้ว่าส่วนผสมเคลือบในการทดลองนี้ประกอบด้วยวัตถุดิบตัวใหม่คือ TOP-BOR ซึ่งเป็นวัตถุดิบที่ประกอบด้วยองค์ประกอบหลักเป็น  $B_2O_3$  ดังแสดงในภาคผนวก TOP-BOR เป็นวัตถุดิบที่ใช้ในอุตสาหกรรมไม้ขางพารา ใช้เดิมลงไปเพื่อรักษาเนื้อไม้ ซึ่งมาจากการบริษัท อพบิว เคมีคอล อินดัสทรี จำกัด กิโลกรัมละ 38 บาท (ยังไม่รวมภาษีมูลค่าเพิ่ม) วิเคราะห์ด้วย X-ray fluorescence แล้วประกอบด้วย  $B_2O_3$  80 %;  $Na_2O$  14 % และอื่น ๆ อีก 6 % โดยมีสมบัติเป็นทั้งตัวช่วยหลอม (Flux) และมีความเป็นเนื้อแก้ว (Glass former) สามารถนำไปใช้กับเคลือบที่อุณหภูมิร้อนได้ นอกจากนี้เคลือบในการทดลองนี้ยังประกอบด้วยโดโลไมท์อีกด้วย

## 3. การชูนเคลือบและการเผาเคลือบ

เหมือนที่กล่าวในหัวข้อ 1.4.3

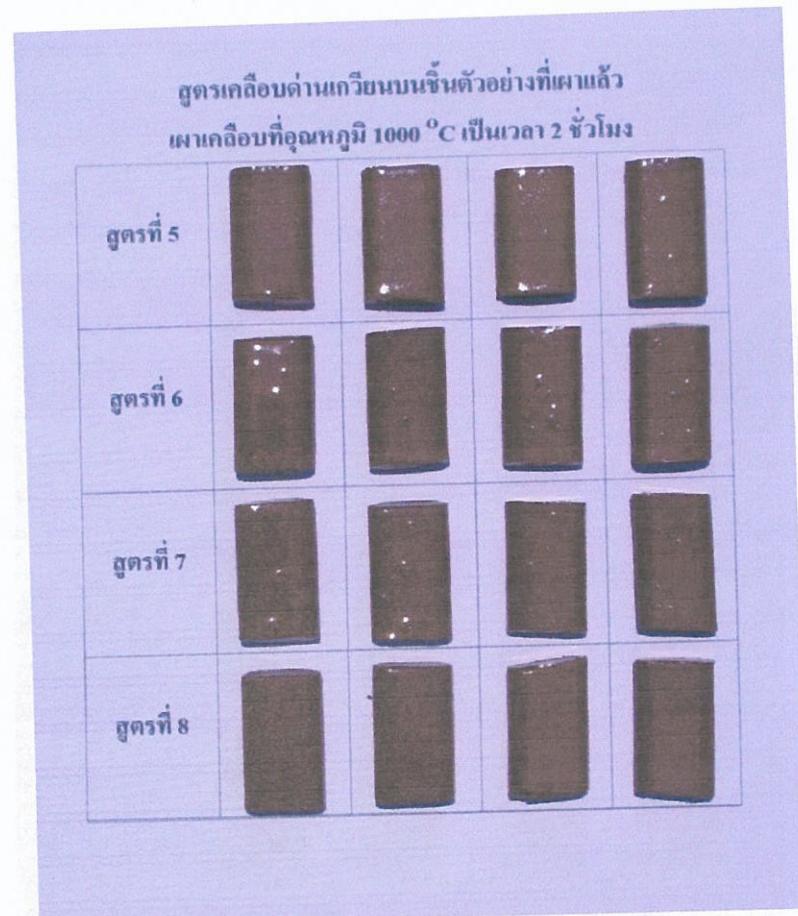
ตารางที่ 2.2 สูตรส่วนผสมเคลือบสูตรที่ 5-8 (ร้อยละ โดยน้ำหนัก)

วัตถุดิบ สูตรที่	ฟริต CG466	โซดาแอช ( $Na_2CO_3$ )	TOP-BOR	ดินค่านเกวียน*	โดโลไมท์ (Dolomite)
5	20	30	30	15	5
6	15	30	35	15	5
7	10	30	40	15	5
8	5	30	45	15	5

หมายเหตุ : \* ก้อนเนื้อดินปืนค่านเกวียนอบแห้งและร่อนผ่านตะแกรงขนาด 80 เมช

## ผลการทดลอง

รูปที่ 2.3 และ 2.4 แสดงเคลือบสูตรที่ 5-8 บนชิ้นตัวอย่างที่เผา biscuit และยังไม่เผา biscuit ก่อนชูนเคลือบตามลำดับ จากรูปจะเห็นว่าเคลือบสูตรที่มี TOP-BOR มีความเป็นแก้วมากขึ้นตามปริมาณของ TOP-BOR ที่ใส่เข้าไปในส่วนผสม เมื่อเปรียบเทียบระหว่างชิ้นตัวอย่างที่เผากับไม่เผา biscuit จะเห็นว่าเคลือบบนชิ้นตัวอย่างที่ยังไม่ได้เผา biscuit ก่อนชูนเคลือบบางส่วนขาดหายไปลักษณะเหมือนเคลือบไม่ติดอาจเป็น เพราะว่า้น้ำเคลือบบางส่วนถูกชิ้นตัวอย่างดูดซับเข้าไป ทำให้มีน้ำไปเผาจึงไม่มีเคลือบติดอยู่



รูปที่ 2.3 สูตรเคลือบค่านเกวียน 5-8 บนชิ้นตัวอย่างที่เผา biscuit ก่อนซุบเคลือบ หลังจากซุบเคลือบแล้วเผาเคลือบที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า



รูปที่ 2.4 สูตรเคลือบด้านเกวียน 5-8 บนชิ้นตัวอย่างที่ยังไม่ได้เผา biscuit ก่อนหุงเคลือบ หลังจากหุงเคลือบแล้วเผาเคลือบที่อุณหภูมิ 1000°C ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า

### 2.3 การทดลองที่ 3

#### จุดประสงค์

เพื่อปรับปรุงสูตรเคลือบและลดการรานตัว

#### ความเป็นมา

เคลือบที่ได้จากการทดลองที่ 2 ยังมีไม่นักพอง นอกจากนี้ต้องการแก้ไขรอยรานของเคลือบด้วย จึงปรับปรุงส่วนผสมเคลือบในการทดลองที่ 2 ด้วยการเติมทรายบด (Quartz) และเพิ่มขี้เด้ารวมด้านเกวียน (DK Ash) เผาที่เตาไฟฟ้าสีเทา Carbolite อุณหภูมิ 1000°C ยืนไฟ 2 ชั่วโมง

#### วิธีการทดลอง

##### 1. การเตรียมชิ้นตัวอย่างสำหรับหุงเคลือบ

เหมือนที่กล่าวในหัวข้อ 1.4.1

## 2. การเตรียมน้ำเคลือบ

เหมือนที่กล่าวในหัวข้อ 1.4.2 โดยใช้ส่วนผสมของเคลือบ ดังแสดงในตารางที่ 2.3 จากตารางจะเห็นว่าในการทดลองนี้มีการเติมทรายบด ซึ่งมีองค์ประกอบทางเคมีเป็นซิลิกา ( $\text{SiO}_2$ ) เข้าไปด้วย ทั้งนี้ เพราะว่าซิลิกามีสมบัติในการเป็นเนื้อเกลือและลดการทานตัวของเคลือบ ได้ นอกจากนี้มีการเติมน้ำถ้ารวมซึ่งเป็นน้ำถ้ารวมที่ได้จากโรงงานผู้ประกอบการที่ค่านเกวียนเข้าไปด้วย เพราะน้ำถ้ารวมเป็นวัตถุน้ำที่หาได้ง่ายในท้องถินและราคาถูก

ตารางที่ 2.3 สูตรส่วนผสมเคลือบสูตรที่ 9-20 (ร้อยละโดยน้ำหนัก)

วัตถุน้ำ สูตรที่	TOP-BOR	โซดาแอกซ์ (Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> )	ฟริต CG466	ทรายบด (Quartz)	น้ำถ้ารวม (DK Ash)	คิดค่านเกวียน (DK)*	โดยไม่มี
9	45	25	5	5	5	15	-
10	45	20	5	5	10	15	-
11	45	15	5	5	15	15	-
12	45	10	5	5	20	15	-
13	45	5	5	5	20	20	-
14	45	-	5	5	20	25	-
15	45	5	-	5	20	25	-
16	45	5	5	-	20	25	-
17	45	10	-	-	20	25	-
18	45	-	10	-	20	25	-
19	45	-	-	10	20	25	-
20	45	-	-	-	20	25	10

หมายเหตุ : \* ก้อนเนื้อดินปืนค่านเกวียนอบแห้งและร้อนผ่านตะกรงขนาด 80 เมช

## 3. การชุบเคลือบและการเผาเคลือบ

เหมือนที่กล่าวในหัวข้อ 1.4.3

### ผลการทดลอง

รูปที่ 2.5 แสดงลักษณะชิ้นตัวอย่างที่ชุบเคลือบสูตร 9-20 เสร็จ ที่ปล่อยให้แห้งแล้วประมาณ 2 ชั่วโมง และข้างไม่ได้นำไปเผา สังเกตว่าเกิดรอยแตกระแหงบนผิวของชิ้นตัวอย่าง ทั้งนี้อาจเป็นเพราะว่า วัตถุน้ำที่ใช้ทำส่วนผสมเคลือบมีส่วนผสมที่มีความเหนียวแน่นอยู่อย่างไรก็ตามเมื่อนำชิ้นตัวอย่างเหล่านี้ไปเผาที่

1000 °C พบว่าถ้าชินตัวอย่างที่นำมาชุบเคลือบเป็นชิ้นตัวอย่างประเภทที่เพา biscuit ก่อนนำไปชุบเคลือบ ร oxytacate เหล่านี้จะผสานกันและหายไป เมื่อนำชิ้นตัวอย่างที่ชุบเคลือบแล้วไปเผาที่ 1000 °C ดังรูปที่ 2.6-2.8 แต่สำหรับชิ้นตัวอย่างประเภทที่ไม่เพา biscuit ก่อนชุบเคลือบ ร oxytacate นี้ยังคงติดอยู่ ถึงแม้มันจะนำชิ้นตัวอย่างไปเผาที่ 1000 °C แล้วก็ตาม ดังรูปที่ 2.9-2.11

หลังจากนำเคลือบไปเผาที่ 1000 °C แบ่งผลการทดลองเป็น 2 ส่วน คือ 1) ผลการทดลองบนชิ้นตัวอย่างที่เพา biscuit ก่อนชุบเคลือบ 2) ผลการทดลองบนชิ้นตัวอย่างที่ยังไม่เพา biscuit ก่อนชุบเคลือบ

ส่วนที่ 1 ผลการทดลองบนชิ้นตัวอย่างที่เพา biscuit ก่อนชุบเคลือบ แสดงดังรูปที่ 2.6-2.8 จากรูปจะเห็นได้ว่าเมื่อนำชิ้นตัวอย่างไปเผาที่ 1000 °C แล้วชิ้นงานส่วนใหญ่มีเคลือบเป็นแก้วสุกตัวผิวนั้น ซึ่งเมื่อพิจารณาในรายละเอียด จะกล่าวได้ดังนี้

1.1 สำหรับสูตรที่ 9-12 ซึ่งเป็นการเติมทรัยบด 5 % และเจลาร์วม 5-20 % เข้าไปแทนที่โซดาแอล 5-20 % และโคลาไมท์ 5 % ในเคลือบสูตรที่ 8 จะเห็นได้ว่าสูตรที่ 9-12 มีลักษณะใสสุกตัวและทานตัวเหมือนกับสูตรที่ 8 แสดงว่าสามารถแทนที่โซดาแอลและโคลาไมท์ของเคลือบในสูตรที่ 8 ได้โดยที่ยังคงได้เคลือบที่สุกตัวเป็นแก้วอยู่ อายุ่ ไรก็็ ใจจะเห็นว่าสูตรที่ 11 และ 12 บางชิ้นเริ่มมีฝ้าขาว ๆ ที่ผิวนี้ไม่มากนักแสดงว่าการแทนที่โซดาแอลและโคลาไมท์ด้วยเจลาร์วมและทรัยบดในปริมาณมากเกินไปจะทำให้วัตถุดินบางตัวหลอมตัวไม่หมดคดีจึงปรากฏเป็นฝ้าขาว ๆ ให้เห็น

1.2 สูตรที่ 13 เป็นการเติมทรัยบด 5 % เจลาร์วม 20 % และคินด่านเกวียนบด 5 % เข้าไปแทนที่โซดาแอล 25 % และโคลาไมท์ 5 % ในเคลือบสูตรที่ 8 จะเห็นว่าชิ้นงานสูตร 13 มีผิวเป็นเคลือบใสที่มีฝ้าบุน ๆ อุบัติผิวอย่างเห็นได้ชัด

1.3 สูตรที่ 14 เป็นการแทนที่โซดาแอล 5% ในสูตรที่ 13 ด้วยคินด่านเกวียนที่อบและบดแล้วจะเห็นว่าสูตรที่ 14 เป็นเคลือบทึบสีขาวบุน มีบางบริเวณเป็นจุด ๆ ที่เคลือบไม่ติดซึ่งไม่แน่ชัดว่าเกิดจากการหดตัวของเคลือบหรือฟองอากาศ สาเหตุที่สูตรนี้มีสีขาวบุนทึบแสงอาจจะเป็นเพราะว่าสูตรนี้ไม่มีโซดาแอลอยู่จึงไม่มีตัวช่วยลดอุณหภูมิ (Flux) ชนิดที่แรงๆ ไปช่วยกัดหรือละลายผลึกของวัตถุดินชนิดต่าง ๆ ในเคลือบ

1.4 สูตรที่ 15 เกิดจากการแทนที่ฟริต CG466 5 % ในสูตรที่ 13 ด้วยคินด่านเกวียนที่อบและบดแล้ว 5 % และสูตรที่ 16 เป็นการแทนที่ทรัยบด 5 % ในสูตรที่ 13 ด้วยคินด่านเกวียนที่อบและบด 5 % จะเห็นว่าเคลือบสูตรที่ 15 และ 16 มีลักษณะไม่แตกต่างจากสูตรที่ 13 มากนัก ทั้งนี้อาจจะเป็น เพราะทั้งสองสูตรมีส่วนผสมแตกต่างจากสูตร 13 ไม่นัก

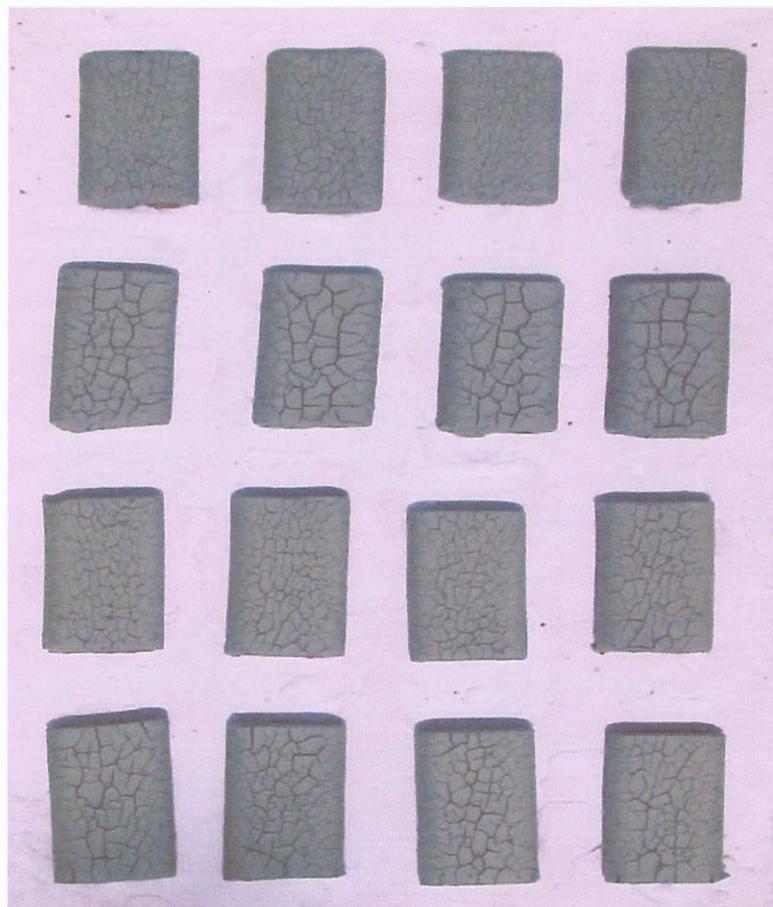
1.5 เคลือบสูตรที่ 13-16 มีการร้านตัวน้อยทั้งนี้อาจจะเป็นเพราะเคลือบกลุ่มนี้มีโซดาแอลในส่วนผสมน้อย การมีโซดาแอลอยู่ในเคลือบจะทำให้เคลือบมีสมประสิทธิ์การขยายตัวมากขึ้นจึงเป็นเหตุให้เคลือบранนได้

1.6 สูตรที่ 17 เป็นการแทนที่ฟริต CG466 5 % และทรายบด 5 % ในสูตรที่ 12 ด้วยคินค่าน เกรวีนที่อบและบดแล้ว 10 % จะเห็นได้ว่าเคลือบสูตรนี้มีลักษณะสุกตัว ใส ผิวเป็นมันและแทกรานคล้ายกับ เคลือบสูตรที่ 8-12 เคลือบสูตรที่ 17 น่าจะมีราคาถูกกว่าเคลือบสูตรอื่น ที่ใสสุกตัวแบบเดียวกัน เพราะเคลือบสูตรนี้เป็นสูตรที่มีการลดวัตถุคิดที่มีราคางพอๆ กับสูตรที่ 17

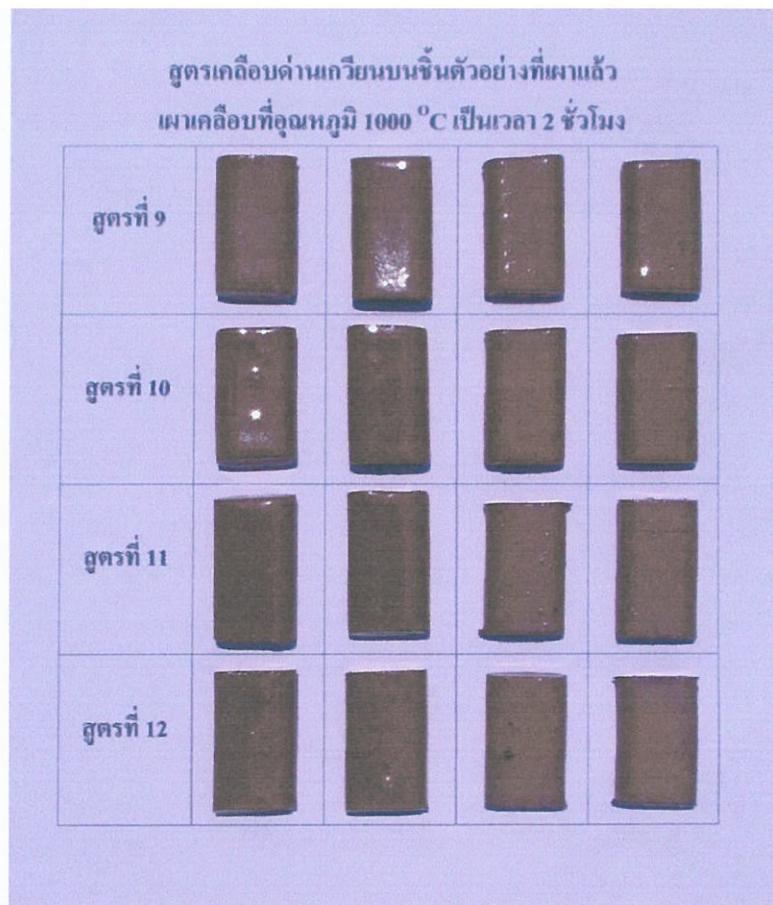
1.7 สูตรที่ 18-20 เป็นสูตรที่มีส่วนผสมคล้ายๆ กับสูตรที่ 17 กล่าวคือ สูตรที่ 18, 19 และ 20 เป็นการแทนที่โซดาเอช 10 % ในสูตรที่ 17 ด้วยฟริต CG466 10 %, ทรายบด 10 % และโคลาไมท์ 10 % ตามลำดับ จะเห็นว่าได้เคลือบสูตรที่ 18-20 เป็นเคลือบทึบสีขาวขุ่น โดยที่เคลือบสูตรที่ 19 เป็นเคลือบมีผิวเรียบ ส่วนสูตรที่ 18 และ 20 เป็นเคลือบที่มีบางบริเวณเป็นจุด ๆ ที่เคลือบไม่ติดเหมือนกับเคลือบสูตรที่ 14 เมื่อ เปรียบเทียบกับสูตรที่ 14 แล้วจะเห็นว่าห้อง 4 สูตรเป็นเคลือบที่ไม่มีโซดาเอชเป็นส่วนผสมอยู่เลย แสดงว่า โซดาเอชน่าจะมีส่วนสำคัญที่เป็นตัวทำละลายผลึกในเคลือบทำให้เคลือบใส เมื่อไม่มีโซดาเอชเคลือบเหล่านี้ จึงทึบแสง

1.8 เคลือบสูตรที่ 9-12 และ 17 เกิดการรานตัว (crazing) ขณะที่เคลือบสูตรที่ 13-16 และ 18-20 ไม่เกิดการรานตัวเลย ห้องนี้อาจจะเป็นเพราะว่าเคลือบสูตรที่ 13-16 และ 18-20 มีโซดาเอชเป็นส่วนผสมไม่ถึง 5 % เป็นที่ทราบดีว่าโซดาเอชเป็นส่วนผสมที่ทำให้เคลือบมีสัมประสิทธิ์การขยายตัวของเคลือบสูง การมี โซดาเอชเป็นส่วนผสมมากๆ จะทำให้เกิดความเก้นดึง (tensile stress) ในเคลือบมากจึงทำให้เคลือบเกิดการราน

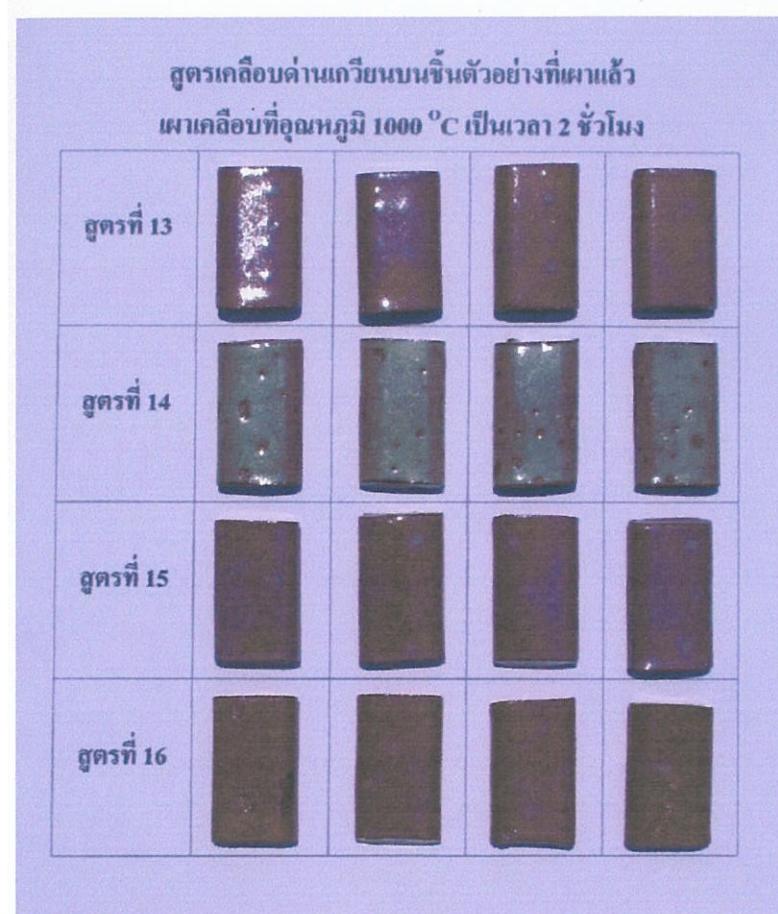
ส่วนที่ 2 ผลการทดลองบนชิ้นตัวอย่างที่ยังไม่เผา biscuit ก่อนชุบเคลือบ แสดงดังรูปที่ 2.9-2.11 จะเห็นว่าเคลือบส่วนใหญ่จะแทกระแหง บางสูตรบริแตกหลุดร่องออกไปจากผิวชิ้นตัวอย่าง และบางสูตรถึงกับ ทำให้ชิ้นตัวอย่างแตกร้าว จนไม่น่าจะนำมาใช้ได้ สันนิษฐานว่าตำแหน่งเหล่านี้น่าจะเกิดจากการที่ชิ้นตัวอย่างยังไม่ ผ่านการเผา biscuit มีความสามารถในการดูดซึมน้ำมาก เมื่อนำชิ้นตัวอย่างเหล่านี้มาชุบเคลือบชิ้นตัวอย่างก็จะ ดูดซึมน้ำนำเคลือบซึ่งมีตัวช่วยในการหลอม (flux) ที่ละลายนำป้อนอยู่จำนวนมากเข้าไป ทำให้ผิวชิ้นตัวอย่างมี ส่วนผสมแตกต่างจากเนื้อข้างในมาก ซึ่งจะส่งผลให้สัมประสิทธิ์การขยายตัวที่ผิวชิ้นตัวอย่างกับข้างในแตกต่าง กันมาก เมื่อนำไปเผาชิ้นตัวอย่างจึงแตกและเสียหายจนไม่น่าจะนำไปใช้ได้



รูปที่ 2.5 ลักษณะรอยแตกของเคลือบหลังการชุบเคลือบ 2 ชั้น โน้ม



รูปที่ 2.6 สูตรเคลือบด้านเกวียน 9-12 บนรีนตัวอย่างที่เผา biscuit ก่อนหุงเคลือบ หลังจากหุงเคลือบแล้ว  
เผาเคลือบที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  เป็นไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า



รูปที่ 2.7 สูตรเคลือบด้านเกวียน 13-16 บนชิ้นตัวอย่างที่เผา biscuit ก่อนชูบเคลือบ หลังจากชูบเคลือบแล้ว  
เผาเคลือบที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า



รูปที่ 2.8 สูตรเคลือบค่านเกวียน 17-20 บนชิ้นตัวอย่างที่เผา biscuit ก่อนชุบเคลือบ หลังจากชุบเคลือบแล้ว  
เผาเคลือบที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า



รูปที่ 2.9 สูตรเคลือบค่านเกวียน 9-12 บนชิ้นตัวอย่างที่ยังไม่ได้เผา biscuit ก่อนขึ้นเคลือบ หลังจากขึ้นเคลือบแล้วเผาเคลือบที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า



รูปที่ 2.10 สูตรเคลือบด้านเกวียน 13-16 บนชิ้นตัวอย่างที่ยังไม่ได้เผา biscuit ก่อนหุบเคลือบ หลังจากหุบเคลือบແลี้ว์เพาเคลือบที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า



รูปที่ 2.11 สูตรเคลือบด้านเกวียน 17-20 บนชิ้นตัวอย่างที่ยังไม่ได้เผา biscuit ก้อนชубเคลือบ หลังจากชูบเคลือบแล้วเผาเคลือบที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า

## 2.4 การทดลองที่ 4

### จุดประสงค์

เพื่อหาสูตรเคลือบที่ใหม่ ๆ เพิ่มขึ้นอีก

### ความเป็นมา

จากการทดลองที่ผ่านมาได้เคลือบที่เผาสุกตัวที่  $1000^{\circ}\text{C}$  แล้วอย่างไรก็ตามต้องการหาสูตรใหม่ ๆ เพิ่มขึ้นอีกเพื่อเป็นทางเลือกให้แก่ผู้นำไปใช้มากขึ้น

### วิธีการทดลอง

#### 1. การเตรียมชิ้นตัวอย่างสำหรับชูบเคลือบ

เหมือนที่กล่าวในหัวข้อ 1.4.1

## 2. การเตรียมน้ำเคลือบ

เหมือนที่กล่าวในหัวข้อ 1.4.2 โดยใช้ส่วนผสมของเคลือบ ดังแสดงในตารางที่ 2.4 จากตารางจะเห็นว่า

1. สูตรที่ 21-24 ได้จากการแทนที่ขี้เข้ารวมในสูตรที่ 14 ด้วยพริต CG466
2. สูตรที่ 25-26 ได้จากการแทนที่คืนค่านเกวียนที่อบและบดแล้วบางส่วนในสูตรที่ 14 ด้วยทรายบดและพริต CG466
3. สูตรที่ 27-28 ได้จากการแทนที่คืนค่านเกวียนที่อบและบดแล้วบางส่วนในสูตรที่ 18 ด้วยพริต CG466
4. สูตรที่ 29-30 ได้จากการแทนที่คืนค่านเกวียนที่อบและบดแล้วบางส่วนในสูตรที่ 19 ด้วยทรายบด
5. สูตรที่ 31-32 ได้จากการแทนที่คืนค่านเกวียนที่อบและบดแล้วบางส่วนในสูตรที่ 20 ด้วยโคลไม่มีโคโลไม่มี
6. สูตรที่ 33 ได้จากการแทนที่ขี้เข้ารวมบางส่วนในสูตรที่ 25 ด้วยทรายบด
7. สูตรที่ 34 ได้จากการแทนที่ขี้เข้ารวมบางส่วนในสูตรที่ 26 ด้วยทรายบด
8. สูตรที่ 35, 37 และ 39 ได้จากการแทนที่ขี้เข้ารวมบางส่วนในสูตรที่ 25 ด้วยทรายบดและพริต CG 466
9. สูตรที่ 36, 38 และ 40 ได้จากการแทนที่ขี้เข้ารวมบางส่วนในสูตรที่ 26 ด้วยทรายบดและพริต CG 466

## 3. การชุบเคลือบและการเผาเคลือบ

เหมือนที่กล่าวในหัวข้อ 1.4.3

ตารางที่ 2.4 สูตรส่วนผสมเคลือบสูตรที่ 21-40 (ร้อยละ โดยน้ำหนัก)

สูตรที่\วัตถุคิบ	TOP-BOR	ฟริต CG466	ทรายบด (Quartz)	โดโลไมท์ (Dolomite)	ชีบีกราวม (DK Ash)	ดินค่า่นเกวียน*
21	45	10	5	-	15	25
22	45	15	5	-	10	25
23	45	20	5	-	5	25
24	45	25	5	-	-	25
25	45	10	10	-	20	15
26	45	10	15	-	20	10
27	45	20	-	-	20	15
28	45	25	-	-	20	10
29	45	-	20	-	20	15
30	45	-	25	-	20	10
31	45	-	-	20	20	15
32	45	-	-	25	20	10
33	45	10	15	-	15	15
34	45	10	20	-	15	10
35	45	15	15	-	10	15
36	45	15	20	-	10	10
37	45	20	15	-	5	15
38	45	20	20	-	5	10
39	45	25	15	-	-	15
40	45	25	20	-	-	10

หมายเหตุ : \* คือเนื้อดินปั้นด่านเกวียนอบแห้งและร่อนผ่านตะแกรงขนาด 80 เมช

### ผลการทดลอง

แบ่งผลการทดลองออกเป็น 2 ส่วน คือ 1) ผลการทดลองบนชิ้นตัวอย่างที่เผา biscuit ก่อนชูบเคลือบ 2) ผลการทดลองบนชิ้นตัวอย่างที่ยังไม่เผา biscuit ก่อนชูบเคลือบ

ส่วนที่ 1 ผลการทดลองบนชิ้นตัวอย่างที่เผา biscuit ก่อนชูบเคลือบ แสดงดังรูปที่ 2.12-2.16 จากรูปอาจจะกล่าวได้ดังนี้

1.1 เคลือบสูตรที่ 21-24 จะเห็นว่าสีของเคลือบค่อนข้างเข้มกว่าเดิม แปลงตามปริมาณของผงฟ้ารวมที่ลดลง และฟริต CG466 ที่เพิ่มขึ้น กล่าวคือเคลือบค่อนข้าง เป็นสีขาวไปจนเป็นเคลือบใสผิวเรียบเป็นมันติดบนผิวกระเบื้องทดสอบเคลือบได้ดี ดังรูปที่ 2.12 ทั้งนี้อาจเป็นเพราะว่าฟริต CG466 เป็นตัวช่วยหลอมที่ดีกว่าผงฟ้ารวม อนึ่งจะเห็นได้ว่า เคลือบที่หมายกับการนำไปใช้งานน่าจะเป็นเคลือบสูตรที่ 24 ซึ่งเป็นเคลือบที่มีผิวมันไม่มีฟองอากาศ ส่วนเคลือบสูตรที่ 21-23 เป็นเคลือบที่มีฟองหรือหดตัวมากจนไม่น่าจะนำไปใช้ได้

1.2 เคลือบสูตรที่ 25-26 จะเห็นว่าสีของเคลือบค่อนข้าง เป็นสีขาวที่บอบและน้ำดีที่ลดลงและทรายบดที่เพิ่มขึ้น กล่าวคือเคลือบจะค่อนข้าง เป็นสีขาวที่บอบและเรียบเนียนกว่าเดิม ดังรูปที่ 2.13 ทั้งนี้อาจเป็นเพราะทรายบดที่เติมเข้าไปทำให้เคลือบมีความเป็นเนื้อแก้วมากขึ้น จึงทำให้เคลือบมีลักษณะเรียบเนียน อย่างไรก็ตามเคลือบทั้ง 2 สูตร ไม่ติดบนชิ้นตัวอย่างอยู่เด็กน้อย

1.3 เคลือบสูตรที่ 27-28 จะเห็นว่าเคลือบสูตรนี้มีสีขาวหม่นผิวเรียบเนียน แสดงว่าการลดคินด่านเกวียนพร้อมๆ กับการเพิ่มฟริต CG466 ทำให้เคลือบผิวนียนและติดผิวชิ้นตัวอย่างได้ดีขึ้น ดังรูปที่ 2.13 อนึ่งจะเห็นว่าเคลือบสูตรที่ 28 มีลักษณะดีพอที่จะนำไปใช้ได้

1.4 เคลือบสูตรที่ 39-30 พบร่วมกับเคลือบสูตรนี้มีลักษณะสีขาวทึบผิวเรียบแต่มีฟองเล็กน้อย ดังรูปที่ 2.14 แสดงว่าการลดคินด่านเกวียนพร้อมๆ กับการเพิ่มทรายบด จะทำให้เคลือบที่ได้มีฟองน้อยลงผิวเรียบเนียนขึ้น อนึ่งเคลือบสูตรที่ 30 มีลักษณะดีน่าจะนำไปใช้ได้

1.5 เคลือบสูตรที่ 31-32 เคลือบสองสูตรนี้มีผิวเรียบสีเหลืองเข้มผิวค้านไม่เป็นมัน ดังรูปที่ 2.14 คาดว่าสีเหลืองน่าจะมาจากการโคลอไมท์ที่เติมลงไปในสูตรนี้ หากเติมตัวช่วยหลอมลงไป อาจจะทำให้เคลือบหลอมเป็นแก้วติดผิวกระเบื้องทดสอบเคลือบได้ดีกว่านี้

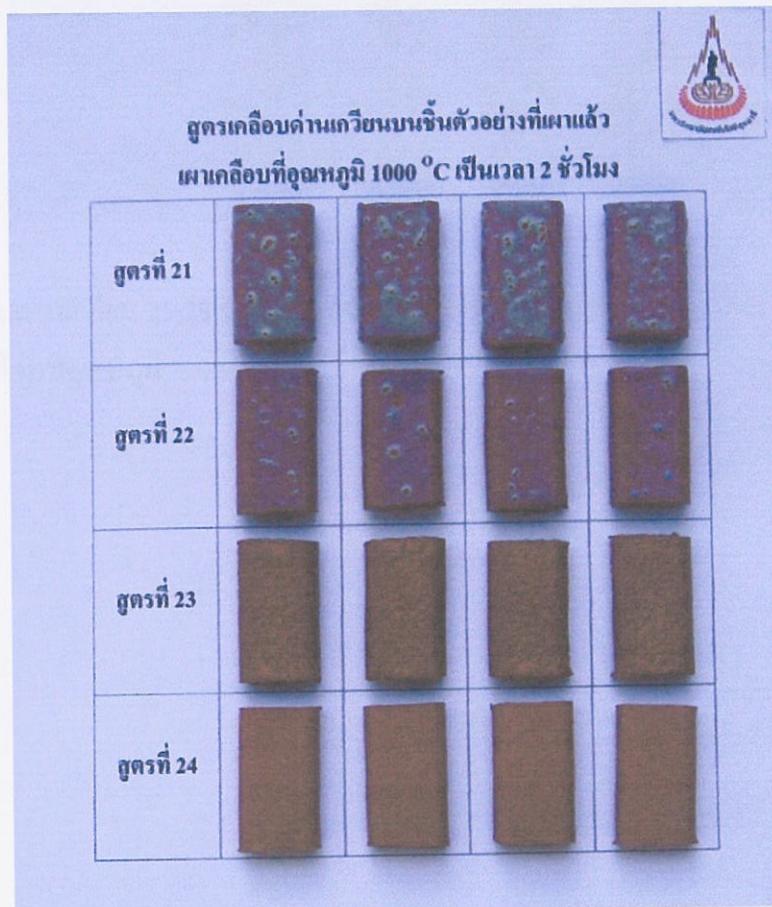
1.6 เคลือบสูตรที่ 33-34 พบร่วมกับเคลือบทั้งสองสูตรนี้มีลักษณะเป็นสีขาวทึบ ดังรูปที่ 2.15 คาดว่าสีเหลืองน้อยกว่าและมีทรายบดมากกว่า อาจจะเป็นเพราะสูตรที่ 34 มีดินค่านเกวียนน้อยกว่าและมีทรายบดมากกว่า

1.7 เคลือบสูตรที่ 35-36 จะเห็นว่าเคลือบสูตรที่ 35 เป็นเคลือบหล่อสีฟ้าอมขาวไม่แพติดเติมชิ้นตัวอย่างทดสอบเคลือบ ส่วนเคลือบสูตรที่ 36 มีผิวสีขาวแตกต่าง ผิวค้าน หมายนำไปใช้ทำเคลือบที่มี Texture

พิเศษได้ เคลือบหั้งสองสูตรแตกต่างกันตรงที่เคลือบสูตรที่ 36 มีคินค่าแก้วein น้อยกว่าและมีทรายบคมากกว่าเคลือบสูตรที่ 35

1.8 เคลือบสูตรที่ 37-40 พบว่าเคลือบสูตรที่ 37 มีลักษณะหดตัว (Crawling) เป็นลักษณะที่ถ่ายงาน สีเหลืองทึบน้ำจะนำไปใช้ทำเคลือบที่มี Texture สวย ๆ ได้ ส่วนสูตรที่ 38-40 เป็นเคลือบที่ผิวเรียบเนียนเป็นมัน สีแตกต่างกันโดยที่สูตร 38 มีผิวสีขาวขุ่น ขณะที่สูตร 39 และ 40 มีผิวโปร่งแสงมากกว่า ทั้งนี้อาจเป็นผลจากการลดปัจจัยถ่วงและเพิ่มฟริต CG466 จึงช่วยในการหลอมตัวของวัสดุคิบในเคลือบมากขึ้น เคลือบหั้ง 4 สูตรในกลุ่มนี้นำไปใช้งานได้

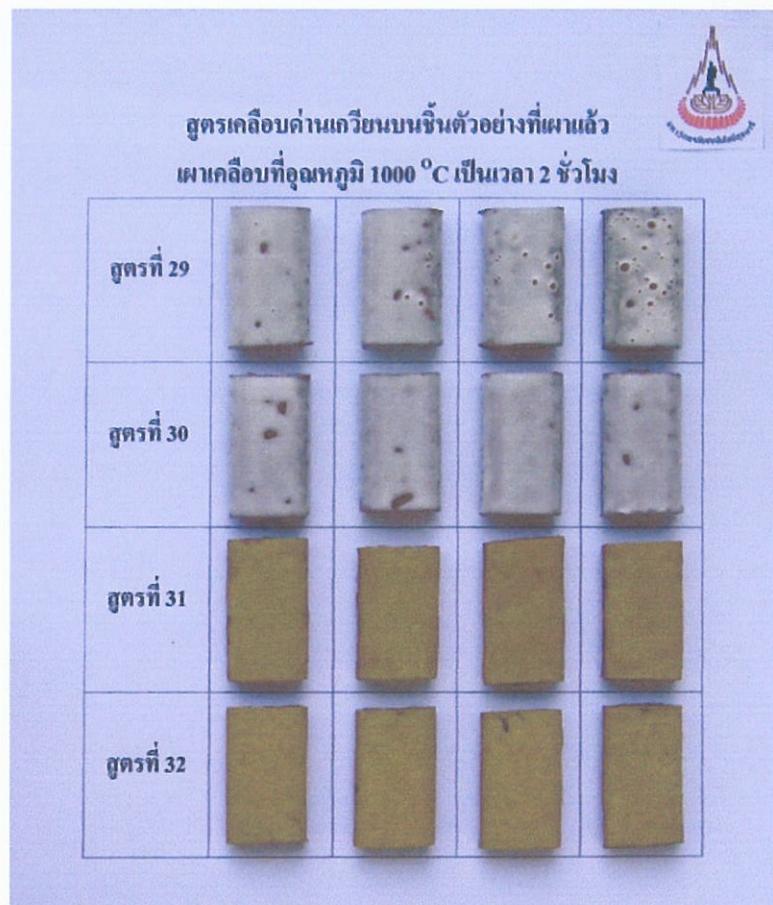
ส่วนที่ 2 ผลการทดลองบนชิ้นตัวอย่างที่ยังไม่เผา biscuit ก่อนชุบเคลือบ แสดงดังรูปที่ 2.17-2.21 จากรูปจะเห็นได้ว่าเคลือบทุกสูตร (ยกเว้นสูตรที่ 24 สูตรเดียว) มีตำแหน่งต่าง ๆ มาก บางสูตรก็เป็นฟองมาก บางสูตรก็ออกหลุด แตกร้าว ไม่คิดบนผิวชิ้นตัวอย่างทดสอบเคลือบจนไม่น่าจะนำไปใช้ได้เลย มีเคลือบสูตรที่ 24 เพียงสูตรเดียวที่น่าจะนำไปใช้ได้จริง



รูปที่ 2.12 สูตรเคลือบด้านแก้วein 21-24 บนชิ้นตัวอย่างที่เผา biscuit ก่อนชุบเคลือบ หลังจากชุบเคลือบแล้วเผาเคลือบที่อุณหภูมิ 1000 °C ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า



รูปที่ 2.13 สูตรเคลือบค่านเกวียน 25-28 บนชิ้นตัวอย่างที่เผา biscuit ก่อนชูบเคลือบ หลังจากชูบเคลือบ  
แล้วเผาเคลือบที่อุณหภูมิ 1000°C ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า



รูปที่ 2.14 สูตรเคลือบด้านเกวียน 29-32 บนชิ้นตัวอย่างที่เผา biscuit ก่อนชูบเคลือบ หลังจากชูบเคลือบ  
แล้วเผาเคลือบที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า



รูปที่ 2.15 สูตรเคลือบค่านเกวียน 33-36 บนชิ้นตัวอย่างที่เผา biscuit ก่อนชุบเคลือบ หลังจากชุบเคลือบ  
แล้วเผาเคลือบที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า



รูปที่ 2.16 สูตรเคลือบด้านเกวียน 37-40 บนชิ้นตัวอย่างที่เผา biscuit ก่อนชูบเคลือบ หลังจากชูบเคลือบ  
แล้วเผาเคลือบที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า



รูปที่ 2.17 สูตรเคลือบค่านเกวียน 21-24 บนชิ้นตัวอย่างที่ยังไม่ได้เผา biscuit ก่อนหุงเคลือบ หลังจากหุงเคลือบแล้วเผาเคลือบที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า



รูปที่ 2.18 สูตรเคลือบด้านเกวียน 25-28 บนชิ้นตัวอย่างที่ยังไม่ได้เผา biscuit ก่อนชูบเคลือบ หลังจากชูบเคลือบแล้วเผาเคลือบที่อุณหภูมิ 1000 °C ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า



รูปที่ 2.19 สูตรเคลือบค่านเกวียน 29-32 บนชิ้นตัวอย่างที่ยังไม่ได้เผา biscuit ก่อนชุบเคลือบ หลังจากชุบเคลือบแล้วเผาเคลือบที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า



รูปที่ 2.20 สูตรเคลือบด้านเกวียน 33-36 บนชิ้นตัวอย่างที่ยังไม่ได้เผา biscuit ก่อนขูบเคลือบ หลังจากขูบเคลือบแล้วเผาเคลือบที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า



รูปที่ 2.21 สูตรเคลือบด้านเกวียน 37-40 บนชิ้นตัวอย่างที่ยังไม่ได้เผา biscuit ก่อนชุบเคลือบ หลังจากชุบเคลือบแล้วเผาเคลือบที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า

## 2.5 การทดลองที่ 5

### จุดประสงค์

ลดเวลาในการบดเคลือบลงจากเดิม 24 ชั่วโมง เหลือเพียง 3 ชั่วโมง และลดการกรองเคลือบก่อนนำไปใช้

### ความเป็นมา

1. การบด 24 ชั่วโมง ใช้เวลานานมากจึงทดลองลดเวลาบดให้เหลือน้อยลง
2. ได้รับคำแนะนำจากนักวิจัยที่กรมวิทยาศาสตร์บริการ ให้กรองน้ำเคลือบหลังจากบดแล้วก่อนนำไปใช้

### วิธีการทดลอง

1. การเตรียมชิ้นตัวอย่างสำหรับชุบเคลือบ

เหมือนที่กล่าวในหัวข้อ 1.4.1 แต่จากการทดลองที่ 4 จะเห็นว่าชิ้นตัวอย่างทดสอบ เกลือบที่ไม่ผ่านการเผา biscuit ไม่ได้ผลดี การทดลองนี้จึงไม่ใช้ชิ้นตัวอย่างประเภทนี้

## 2. การเตรียมน้ำเคลือบ

เตรียมเคลือบสูตรที่ 21-40 ใหม่อีกรังด้วยกรรมวิธีเหมือนที่กล่าวในหัวข้อ 1.4.2 แต่ ลดเวลาในการบดจาก 24 ชั่วโมง เหลือเพียง 3 ชั่วโมง และร่อนเกลือบที่บดแล้วผ่านตะแกรง 200 เมช แยกกาก ค้างตะแกรงไปอบให้แห้งแล้วซึ่งนำหันกไว้และนำน้ำเคลือบที่ผ่านการกรองมาเทลงในโกร่งบดสาร บดผสมให้เข้ากัน

## 3. การชูบเคลือบและการเผาเคลือบ

เหมือนที่กล่าวในหัวข้อ 1.4.3 แต่ครั้งนี้เปลี่ยนเป็นชูบเคลือบ 2 ครั้ง ครั้งแรกชูบ 10 วินาที แล้วปล่อยให้แห้ง 5 วินาที แล้วชูบเคลือบครั้งที่สอง 20 วินาที

### ผลการทดลอง

ตารางที่ 2.5 แสดงน้ำหนักของกาค้างตะแกรงของน้ำเคลือบแต่ละสูตรจากตารางจะเห็นว่า % กาค้างตะแกรง ของสูตรเคลือบโดยเฉลี่ยเท่ากับ 0.03 % ซึ่งน้อยมากแสดงว่าวัตถุคิบที่นำมาใช้ทำเคลือบมี ความละเอียดพออยู่แล้วไม่จำเป็นต้องบด 24 ชั่วโมง สามารถลดเวลาบดให้เหลือ 3 ชั่วโมงได้

รูปที่ 2.22-2.26 แสดงเคลือบสูตรที่ 21-40 ที่บดผสม 3 ชั่วโมง และร่อนผ่านตะแกรง 200 เมช ก่อนนำไปเคลือบ เมื่อเทียบกับรูปที่ 2.12-2.16 จะเห็นว่าเคลือบทุกสูตรที่เตรียมโดยบดเป็นเวลา 3 ชั่วโมง มีลักษณะแตกต่างจากที่บดเป็นเวลา 24 ชั่วโมง อย่างเห็นได้ชัด กล่าวคือโดยทั่วไปแล้วเคลือบที่บด 3 ชั่วโมง มีผิวเรียบและติดผิวกระเบื้องดีกว่า ไม่มี texture มากเท่าเคลือบที่บด 24 ชั่วโมง ที่แตกต่างกันอย่างเห็นได้ชัด ที่สุด กือ เคลือบสูตร 35-37 จะเห็นได้ว่าเคลือบที่บด 24 ชั่วโมง มี texture แบบๆ เช่น หยดตัว ไม่ติดบนชิ้น ตัวอย่างทดสอบเคลือบ ฯลฯ แต่พอเปลี่ยนมาบด 3 ชั่วโมง กลับเป็นเคลือบผิวเรียบ ผิวนั้น เคลือบติดบนชิ้น ตัวอย่างทดสอบเคลือบสวยงาม อาจจะกล่าวในรายละเอียดของเคลือบต่าง ๆ ในการทดลองนี้ได้ดังนี้

1. เคลือบสูตรที่ 21-24 จากรูปที่ 2.22 จะเห็นได้ว่าสีของเคลือบมีการเปลี่ยนแปลงไปตาม ปริมาณของเช้าร่วมที่ลดลงและฟริต CG466 ที่เพิ่มขึ้น โดยที่เคลือบสูตรที่มีปริมาณเช้าร่วมมากจะมีสีขาวแต่ สูตรที่มีปริมาณเช้าร่วมน้อยจะมีสีแดงปนขาว และสูตรที่ไม่มีเช้าร่วมเลยจะมีสีแดงเข้มเหมือนสีของเนื้อดิน ค่านวิธีที่ไม่มีเคลือบ เคลือบทั้ง 4 สูตรนี้มีลักษณะน่าจะนำไปใช้งานได้

2. เคลือบสูตรที่ 25-26 จากรูปที่ 2.23 จะเห็นว่าเคลือบทั้ง 2 สูตร มีสีขาวซุ่น โดยที่เคลือบสูตรที่ 26 มีคุณภาพของเคลือบและมีบางส่วนไม่ติดบนชิ้นตัวอย่างทดสอบเคลือบ

3. เคลือบสูตรที่ 27-28 มีสีขาวซุ่นและมีจุดสีขาวบนเนื้อเคลือบ ดังแสดงในรูปที่ 2.23

4. เคลือบสูตรที่ 29-30 จากรูปที่ 2.24 จะเห็นได้ว่าเคลือบทั้ง 2 สูตรนี้ มีสีขาวซุ่นผิวเรียบเนียน สวยงามกว่าเคลือบสูตรที่ 25-28 ทั้งนี้อาจจะเนื่องมาจากการลดฟริต CG466 และเพิ่มทรัพยบดเข้าไปในสูตรที่

29-30 ทำให้ได้เคลือบที่มีลักษณะเคลือบเรียบเนียน มั่นวาว เหมาะกับการนำไปใช้งานได้ เคลือบทั้งสองสูตรนี้มีลักษณะดีน่าจะนำไปใช้งานได้

5. เคลือบสูตรที่ 31-32 จากรูปที่ 2.24 จะเห็นได้ว่าเคลือบทั้ง 2 สูตรนี้ มีสีเหลืองทองผิวเรียบ แต่ไม่มีความมั่นวาว ทั้งนี้อาจเนื่องมาจากเคลือบทั้ง 2 สูตรนี้ไม่โอลาม์ที่ เคลือบสูตรที่ 31 บางส่วนไม่ติดบนชิ้นค้าอย่างทดสอบเคลือบและเคลือบสูตรที่ 32 มีลักษณะดีน่าจะนำไปใช้งานได้

6. เคลือบสูตรที่ 33-34 จากรูปที่ 2.25 จะเห็นได้ว่าเคลือบทั้ง 2 สูตรนี้ เป็นเคลือบสีขาวขุ่นผิวเรียบเป็นมันคล้ายกับสูตรที่ 25-26 ทั้งนี้ เพราะว่าเคลือบสูตรนี้ได้จากการลดปั๊ก้ารวมในเคลือบสูตรที่ 25-26 แล้วเพิ่มกรวยบดแทน ทำให้ได้สีเคลือบเป็นสีขาวทึบและสีขาวด้าน เนื่องจากปริมาณของซิลิกาที่เพิ่มขึ้น เคลือบทั้ง 2 สูตรนี้มีลักษณะดีเหมาะสมกับการนำไปใช้งานได้

7. เคลือบสูตรที่ 35-36 เคลือบทั้ง 2 สูตรนี้ เป็นเคลือบที่มีผิวเรียบมันสีขาวขุ่น มีลักษณะดีสามารถนำไปใช้งานได้ สาเหตุที่เคลือบทั้ง 2 สูตรนี้ มีผิวโปรงแสงกว่าเคลือบสูตรที่ 33-34 อาจจะเป็นเพราะเคลือบสูตรนี้เกิดจากการแทนที่ปั๊ก้ารวมในเคลือบสูตรที่ 33-34 ด้วยฟริต CG466

8. เคลือบสูตรที่ 37-40 จากรูปที่ 2.26 จะเห็นว่าเคลือบทั้ง 4 สูตร เป็นเคลือbmันผิวเรียบใส่ทำให้เห็นเป็นสีของเนื้อดินปืนค่านเกรวี่ยนที่อยู่ข้างล่าง เคลือบชุดนี้เกิดจากการแทนที่ปั๊ก้ารวมในเคลือบสูตรที่ 35-36 ด้วยฟริต CG466 ซึ่งเป็นตัวช่วยหลอมที่ดี จึงทำให้เคลือบชุดนี้มีผิวที่เรียบเนียน มั่นวาว เหมาะกับการนำไปใช้งานอย่างยิ่ง

โดยสรุปแล้วจะเห็นว่าการลดเวลาในการบดเคลือบ การร่อนน้ำเคลือบผ่านตะแกรงและการเพิ่มการจุ่มเคลือบเป็น 2 ครั้ง มีผลทำให้เคลือบที่ได้มีลักษณะแตกต่างกันอย่างเห็นได้ชัด เคลือบสูตรที่ 21-40 ที่ได้จากการทดลองที่ 4 และ 5 ที่ผ่านมา มีหลายสูตรที่มีลักษณะดีสามารถสักตัวได้ที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  จึงนำสูตรเคลือบที่ 21-40 ไปจดอนุสิทธิบัตร ตามคำขอรับอนุสิทธิบัตร ดังแสดงในภาคผนวก ง.

ตารางที่ 2.5 เปรียบเทียบค่าพิเศษทางเคมีของสูตรเคลื่อนที่ผ่านการบดเป็นขนาด 3 ชั่วโมง

สูตร	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40
นน. วัตถุดีบุนช์ (g)	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	
นน. ค่างตัวแอลกอฮอล์ (g)	0.018	0.026	0.008	0.007	0.022	0.064	0.010	0.001	0.129	0.102	0.001	0.003	0.085	0.102	0.068	0.088	0.069	0.041	0.100	0.268
นน. เครื่องอุป (g)	199	198	198	200	200	200	199	198	199	199	199	200	198	200	200	199	200	200	198	200
% กากตัวแอลกอฮอล์	0.009	0.013	0.004	0.004	0.011	0.032	0.005	0.001	0.065	0.051	0.001	0.002	0.043	0.051	0.034	0.044	0.035	0.021	0.051	0.134

ค่าเฉลี่ยทั้งหมด 0.03%



รูปที่ 2.22 สูตรเคลือบค่านเกวียน 21-24 บดเป็นเวลา 3 ชั่วโมง ร่อนผ่านตะแกรง 200 เมช บนชิ้นตัวอย่างที่เพา biscuit ก้อนชูบเคลือบ หลังจากชูบเคลือบแล้วเพาเคลือบที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า



รูปที่ 2.23 สูตรเคลือบด้านภายน 25-28 บดเป็นเวลา 3 ชั่วโมง ร่อนผ่านตะแกรง 200 mesh บนชิ้นตัวอย่างที่เผา biscuit ก่อนชูบเคลือบ หลังจากชูบเคลือบแล้วเผาเคลือบที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า



รูปที่ 2.24 สูตรเคลือบค่านเกวียน 29-32 บดเป็นเวลา 3 ชั่วโมง ร่อนผ่านตะแกรง 200 mesh บนชีนตัวอย่างที่เพา biscuit ก้อนชูบเคลือบ หลังจากชูบเคลือบแล้วเพาเคลือบที่อุณหภูมิ 1000 °C ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า



รูปที่ 2.25 สูตรเคลือบด้านเกวียน 33-36 บดเป็นเวลา 3 ชั่วโมง ร่อนผ่านตะแกรง 200 mesh บนชิ้นตัวอย่างที่  
เผา biscuit ก่อนชูบเคลือบ หลังจากชูบเคลือบแล้วเผาเคลือบที่อุณหภูมิ 1000°C ยืนไฟ 2 ชั่วโมง  
ในเตาไฟฟ้า



รูปที่ 2.26 สูตรเคลือบด้านเกวียน 37-40 บดเป็นเวลา 3 ชั่วโมง ร่อนผ่านตะแกรง 200 เมช บนชั้นตัวอย่างที่เผา biscuit ก่อนชูบเคลือบ หลังจากชูบเคลือบแล้วเผาเคลือบที่อุณหภูมิ 1000 °C ยืนไฟ 2 ชั่วโมง ในเตาไฟฟ้า

## 2.6 การทดลองที่ 6

### จุดประสงค์

เพื่อเปรียบเทียบการเผาเคลือบในเตาไฟฟ้าและการเผาในเตาไม้ฟืนที่ด้านเกวียน

### ความเป็นมา

เพื่อทดสอบการนำเคลือบที่คิดค้นจากการวิจัยนี้ไปใช้จริงจึงลองนำเคลือบที่ได้ไปเผาในเตาไม้ฟืนที่ด้านเกวียน โดยเลือกเคลือบที่มีลักษณะเดียวกับการทดลองที่ 2 และ 3 มาใช้

### วิธีการทดลอง

#### 1. การเตรียมชิ้นตัวอย่างสำหรับชูบเคลือบ

เหมือนที่กล่าวในหัวข้อ 1.4.1 แต่ครั้งนี้เผาในเตาไฟฟ้า Nabertherm ดังในรูปที่ 2.27



รูปที่ 2.27 เตาเผาชิ้นงานสำหรับเผา biscuit

## 2. การเตรียมน้ำเคลือบ

ผสมเคลือบสูตรที่ 8, 11, 14, 15, 17 และ 19 ที่ได้จากการทดลองที่ 2 และ 3 ดังแสดงในตารางที่ 2.6 ด้วยวิธีเหมือนที่กล่าวในหัวข้อ 1.4.2 สังเกตว่าไม่ร่อนน้ำเคลือบผ่านตะแกรงหลังจากบดเคลือบ

ตารางที่ 2.6 ส่วนผสมของสูตรเคลือบ (ร้อยละ โดยน้ำหนัก)

สูตรที่\วัตถุคืน	TOP-BOR	โซดาแอซ (Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> )	ฟริต CG466	ทรายบด (Quartz)	น้ำเข้ารวม (DK Ash)	คินค่านกีบิน (DK)*	โดยไม่มี
8	45	30	5	-	-	15	5
11	45	15	5	5	15	15	-
14	45	-	5	5	20	25	-
15	45	5	-	5	20	25	-
17	45	10	-	-	20	25	-
19	45	-	-	10	20	25	-

หมายเหตุ : \* คือเนื้อดินปืนด่านกีบินอบแห้งและร่อนผ่านตะแกรงขนาด 80 เมช

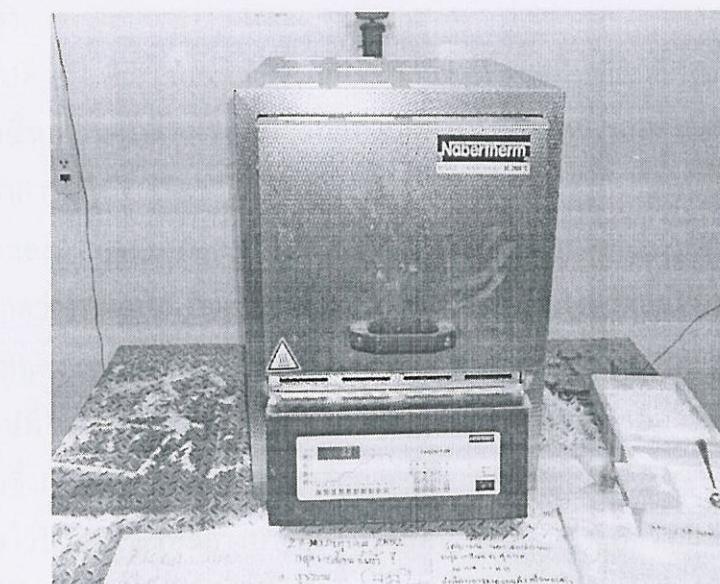
### 3. การชุบเคลือบและการเผาเคลือบ

1. นำน้ำเคลือบที่ได้เทลงในโกร่งบดสารและเติมน้ำลงไปเพียงเล็กน้อยแล้ววนผสมเพื่อให้ส่วนผสมและน้ำที่เติมลงไปเพียงเล็กน้อยเกิดการเข้ากันยิ่งขึ้น

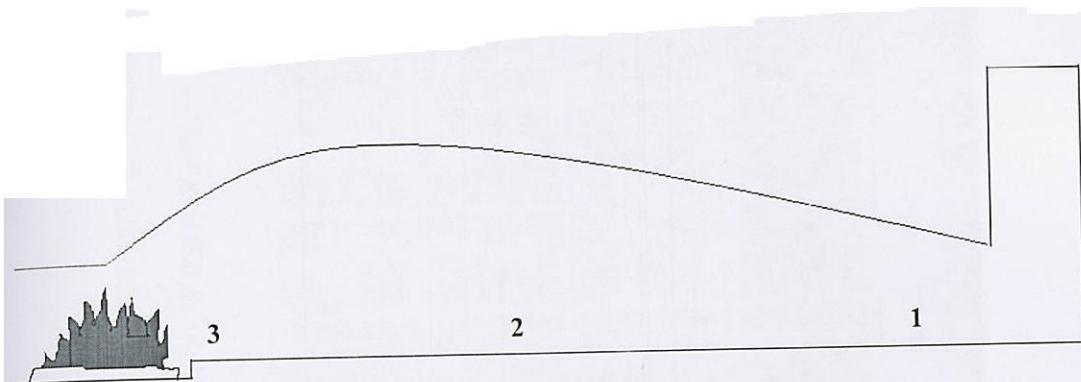
2. นำชิ้นตัวอย่างสำหรับชุบเคลือบทั้งที่ผ่านการเผา biscuit และไม่ผ่านการเผา biscuit มาจุ่มเคลือบในน้ำเคลือบ

3. ปล่อยให้ชิ้นงานที่ชุบแล้วแห้งแล้วนำไปเผาโดยแบ่งไปเผาในเตาไฟฟ้าที่มีหัววิทยาลัยเทคโนโลยีสุรนารีและเตาไม้ฟืนที่ค่าแก่ยิน

การเผาในเตาไฟฟ้าใช้สภาวะการเผาเหมือนที่กล่าวในหัวข้อ 1.4.3 แต่ครั้งนี้เผาในเตาไฟฟ้าคนละลูก กล่าวคือครั้งนี้ใช้เตาไฟฟ้า Nabertherm ดังแสดงในรูปที่ 2.28 ส่วนที่เผาในเตาไม้ฟืนที่ค่าแก่ยินเผาที่เตาของโรงงานคุณเมี้ยน ตำบลค่าแก่ยิน อำเภอโขคชัย จังหวัดนครราชสีมา โดยแบ่งชิ้นตัวอย่างไป 3 ชุด คือ ชุดที่ 1 ไฟอ่อน หมายถึง ภายในเตาฟืนบริเวณอุณหภูมิต่ำที่สุด ชุดที่ 2 ไฟกลาง หมายถึง ภายในเตาฟืนบริเวณอุณหภูมิปานกลาง ชุดที่ 3 ไฟแรง หมายถึง ภายในเตาฟืนบริเวณอุณหภูมิสูงที่สุด แสดงดังรูปที่ 2.29



รูปที่ 2.28 เตาเผาไฟฟ้าที่มีหัววิทยาลัยเทคโนโลยีสุรนารี



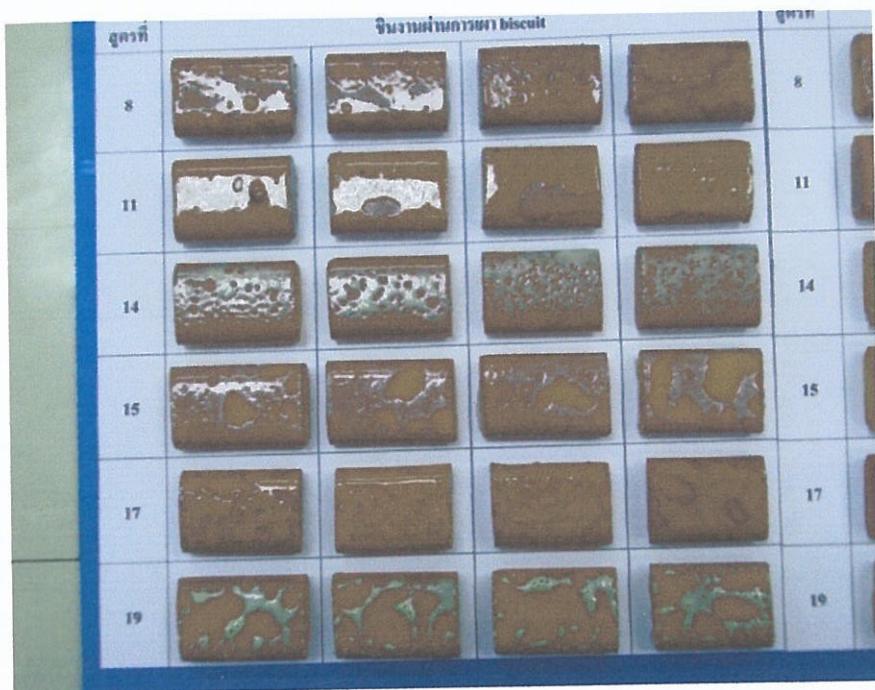
รูปที่ 2.29 จุดการวางแผนเคลือบในเตาเผาฟืนที่ดำเนินต่อเนื่องกันเรียบร้อย จังหวัดนราธิวาส จุดที่ 1 ไฟอ่อน เป็นบริเวณที่อุณหภูมิต่ำสุด จุดที่ 2 ไฟกลาง เป็นบริเวณที่อุณหภูมิปานกลาง จุดที่ 3 ไฟแรง เป็นบริเวณที่อุณหภูมิสูงสุด

#### ผลการทดลอง

1. รูปที่ 2.30 -2.31 แสดงเคลือบบนชิ้นตัวอย่างทดสอบเคลือบที่ผ่านและไม่ผ่านการเผา biscuit ก่อนนำไปชุบเคลือบทึบเผาในเตาไฟฟ้า เมื่อเทียบกับเคลือบสูตรเดียวกันในการทดลองที่ 2 และ 3 จะเห็นว่ามีลักษณะแตกต่างกันมาก กล่าวคือเคลือบที่เผาในการทดลองนี้มีทำนิมากกว่าอย่างเห็นได้ชัด สาเหตุที่เป็นเช่นนี้อาจจะเกิดจากการทดลองนี้ใช้เตาไฟฟ้าคนละลูกกันที่ใช้ในการทดลองก่อน

สังเกตุว่าเคลือบบนชิ้นตัวอย่างที่ไม่ผ่านการเผา biscuit ก่อนนำไปชุบเคลือบ มีทำนิต่าง ๆ มาก เช่น หลอดร้อนหลุด และไม่ติด จนไม่น่าจะนำไปใช้ได้

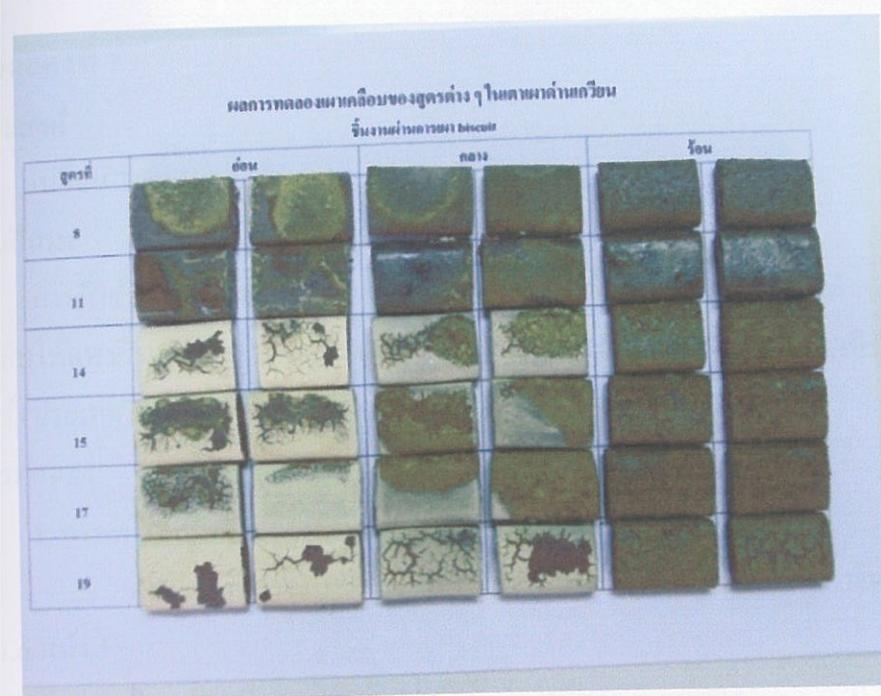
2. รูปที่ 2.32-2.33 แสดงเคลือบบนชิ้นตัวอย่างทดสอบเคลือบที่ผ่านและไม่ผ่านการเผา biscuit ก่อนนำไปชุบเคลือบทึบเผาในเตาไม้ฟืนที่ดำเนินต่อเนื่องกันเรียบร้อย ไฟอ่อนไม่สูกตัว ส่วนชิ้นตัวอย่างที่วางไว้ในบริเวณไฟกลางบางชิ้นมีผิวเป็นมันคล้ายกับว่าสูกตัว และชิ้นตัวอย่างที่วางไว้บริเวณไฟแรงเกือบทุกชิ้นมีผิวคล้าย ๆ ว่าสูกตัว อย่างไรก็ตามจะเห็นว่าเคลือบทุกสูตรจะมีผิวหายาบ ซึ่งคาดว่าอาจจะเกิดจากผุนหรือควันจากการเผาใหม่ของไม้ฟืนมาเกาะที่ผิวหน้า



รูปที่ 2.30 ชิ้นตัวอย่างที่ผ่านการเผา biscuit ก่อนชูบเคลือบและหลังจากชูบเคลือบแล้วนำไปเผาในเตาไฟฟ้าที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยืนไฟ 2 ชั่วโมง



รูปที่ 2.31 ชิ้นตัวอย่างที่ไม่ผ่านการเผา biscuit ก่อนชูบเคลือบและหลังจากชูบเคลือบแล้วนำไปเผาในเตาไฟฟ้าที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยืนไฟ 2 ชั่วโมง



รูปที่ 2.32 ชิ้นตัวอย่างที่ผ่านการเผา biscuit ก่อนชุมเคลือบและหลังจากชุมเคลือบแล้วนำไปเผาในเตาฟืนที่ต้มลดด้านเกวียน



รูปที่ 2.33 ชิ้นตัวอย่างที่ไม่ผ่านการเผา biscuit ก่อนชุมเคลือบและหลังจากชุมเคลือบแล้วนำไปเผาในเตาฟืนที่ต้มลดด้านเกวียน

## 2.7 การทดลองที่ 7

ຈຸດປະສົງຄໍ

เปลี่ยน TOP-BOR เป็นบอร์แอกซ์ (Borax)

ความเป็นมา

การที่ใช้วัตถุดับตัวเดียวอาจเกิดปัญหาเมื่อนำเคลือบไปใช้ ซึ่งอาจเกิดจากตัวแทนจำหน่าย  
ปรับราคาวัตถุดับให้แพงขึ้นหรือของขาดตลาดได้ การทดลองนี้จึงลองเปลี่ยน TOP-BOR เป็นบอร์กช์ที่ซื้อจาก  
บริษัท อิตัลมาาร์ (ประเทศไทย) จำกัด

วิธีการทดสอบ

## 1. การเตรียมขั้นตัวอย่างสำหรับชนเคลือบ

เหมือนที่กล่าวในหัวข้อ 1.4.1 ตั้งเกตุว่าครั้งนี้เผา biscuit ในเตาไฟฟ้าสีเทา Carbolite และคงปริมาณ 1.6 หน้า 5

## 2. การเตรียมน้ำยาลิอัน

เตรียมน้ำเคลือบสูตรที่ 8, 11, 14, 15, 17 และ 19 ขึ้นมา 2 ชุด ชุดแรกมีส่วนผสมเดียวกับที่แสดงในตารางที่ 2.6 ในการทดลองที่ 6 ชุดที่สองเปลี่ยน TOP-BOR เป็นบอร์แอกซ์ เรียกชื่อสูตรใหม่ลงท้ายด้วย B ตามส่วนผสมที่แสดงในตารางที่ 2.7 กระบวนการเตรียมน้ำเคลือบใช้ตามวิธีการทดลองที่ 6

### 3. การชบเคลือบและการเผาเคลือบ

นำชิ้นตัวอย่างทดสอบเคลือบหั้งแบบที่ผ่านและไม่ผ่านการเผา biscuit ไปชูบเคลือบหลังจากนั้นนำไปเผาด้วยวิธีเดียวกันกับที่กล่าวแล้วในการทดลองที่ 6 แต่ครั้งนี้สำหรับชิ้นตัวอย่างที่เผาในเตาไฟฟ้าใช้เตาไฟฟ้าเดียวกันกับที่ใช้ในการทดลองที่ 1-5 (ใช้เตาไฟฟ้าตามรูปที่ 1.6) และสำหรับที่เผาในเตาไม้ฟืนเตรียมชิ้นตัวอย่างไว้เป็นสูตรที่ใช้ TOB-BOR และที่ใช้บนอุรากซ์อย่างละ 3 ช้อน จัดเรียงชิ้นตัวอย่างในแต่ละข้อตามผังในรูปที่ 2.34 และครั้งนี้ได้ปิดฝาข้อด้วยเพื่อป้องกันไม่ให้ชื้นถ่ายจากเตาไม้ฟืนไปเบื้องบนชิ้นตัวอย่างด้วยนำข้อที่ใส่ชิ้นตัวอย่างไปวางในไว้ในเตาไม้ฟืนบริเวณไฟอ่อน ไฟกลาง และไฟแรงอย่างละหนึ่งข้อในเตาไม้ฟืน โรงงานคุณเมียน ดำเนินค่าแก้วein

ตารางที่ 2.7 ส่วนผสมของเคลือบสูตรที่เปลี่ยน TOP-BOR เป็นบอร์แอกซ์ (ร้อยละโดยน้ำหนัก)

วัตถุคืน สูตรที่	บอร์แอกซ์ (Borax)	โซดาแอช (Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> )	ฟิลิต CG466	ทรายบด (Quartz)	ปี๊ก้าร์วัม (DK Ash)	ดินค่าน้ําเกี้ยวน (DK)*	โคลไม่มี*
8B	45	30	5	-	-	15	5
11B	45	15	5	5	15	15	-
14B	45	-	5	5	20	25	-
15B	45	5	-	5	20	25	-
17B	45	10	-	-	20	25	-
19B	45	-	-	10	20	25	-

หมายเหตุ : \* ก็อเนื้อดินปืนค่าน้ําเกี้ยวนอบแห้งและร้อนผ่านตะแกรงขนาด 80 เมช

Borax ที่ใช้ในที่นี่ซื้อจากบริษัท อิตัลมาาร์ (ประเทศไทย) จำกัด มี Specification ระบุว่า Technical Granular; Sodium Tetra borate Decahydrate; Decahydrate Borax,  
10 Mol Borax; Na<sub>2</sub>B<sub>4</sub>O<sub>7</sub>.10H<sub>2</sub>O

8	11	14
8	11	14
8 เม็ด biscuit	11 เม็ด biscuit	14 เม็ด biscuit
8 เม็ด biscuit	11 เม็ด biscuit	14 เม็ด biscuit
15	17	19
15	17	19
15 เม็ด biscuit	17 เม็ด biscuit	19 เม็ด biscuit
15 เม็ด biscuit	17 เม็ด biscuit	19 เม็ด biscuit

หมายเหตุ : เม็ด biscuit กือ ชิ้นงานที่ผ่านการเผา biscuit ก่อนการชุบเคลือบ  
ที่ไม่ได้ระบุว่าจะไร้กือไม่ได้เผา biscuit ก่อนชุบเคลือบ

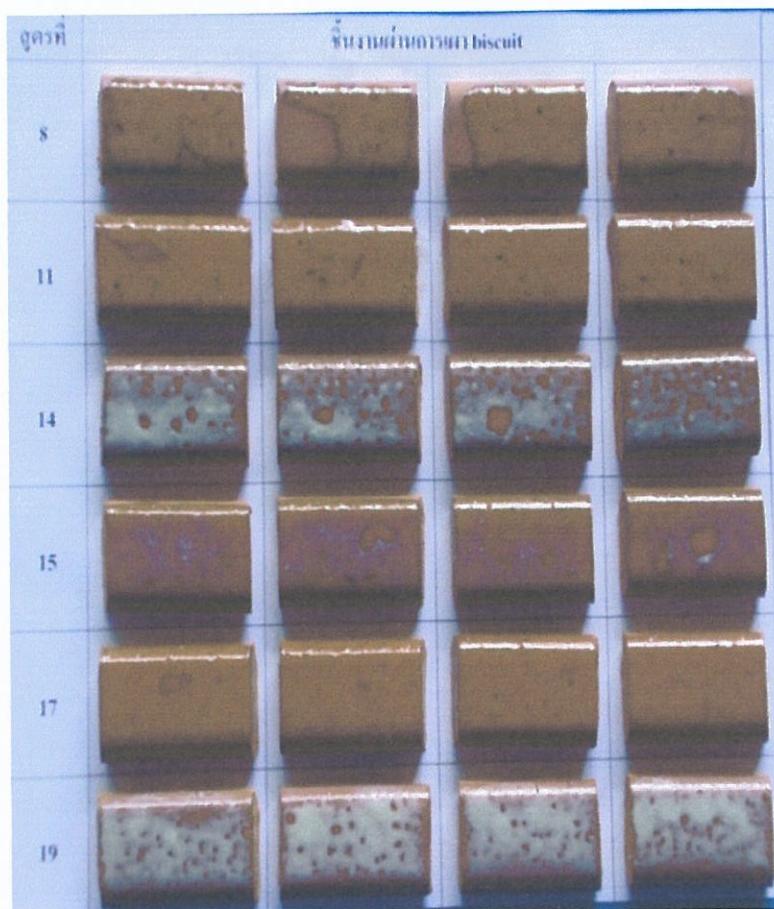
รูปที่ 2.34 แผนผังการวางเผาชิ้นตัวอย่างเคลือบในเตาฟืน

## ผลการทดลอง

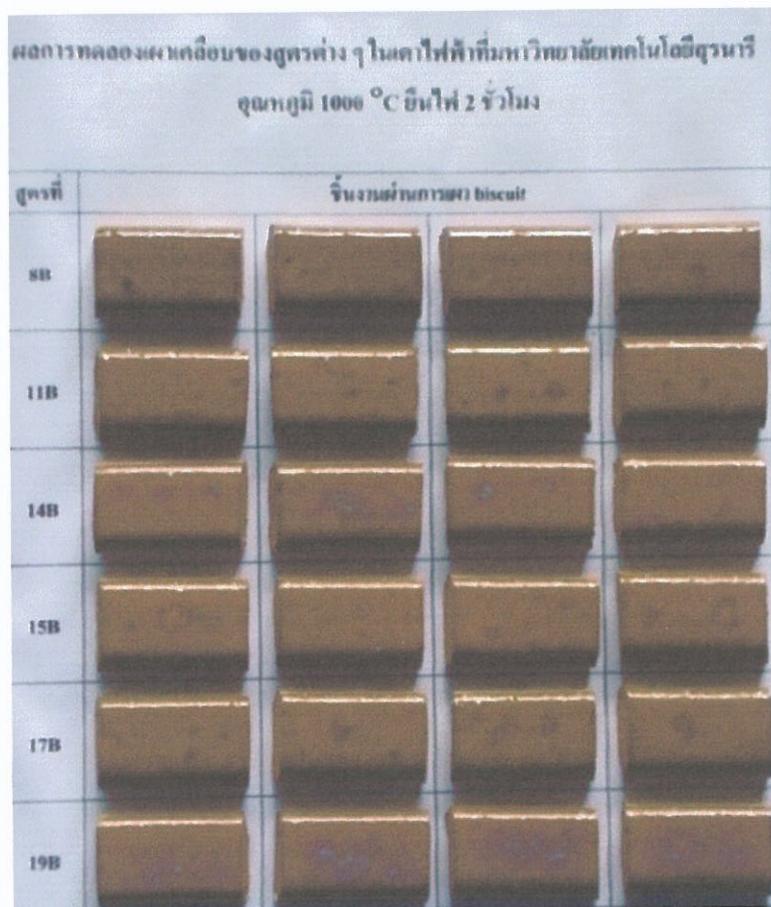
### 1. สำหรับชิ้นตัวอย่างที่เผาในเตาไฟฟ้า

รูปที่ 2.35 แสดงเคลือบสูตรที่ 8, 11, 14, 15, 17 และ 19 บนชิ้นตัวอย่างทดสอบเคลือบที่ผ่านการเผา biscuit ก่อนนำไปชุบเคลือบ รูปที่ 2.36 แสดงเคลือบสูตรที่ 8B, 11B, 14B, 15B, 17B และ 19B บนชิ้นตัวอย่างทดสอบเคลือบที่ผ่านการเผา biscuit รูปที่ 2.37 แสดงเคลือบสูตรที่ 8, 11, 14, 15, 17 และ 19 บนชิ้นตัวอย่างทดสอบเคลือบที่ไม่ผ่านการเผา biscuit ก่อนนำไปชุบเคลือบ และรูปที่ 2.38 แสดงเคลือบสูตรที่ 8B, 11B, 14B, 15B, 17B และ 19B บนชิ้นตัวอย่างทดสอบเคลือบที่ไม่ผ่านการเผา biscuit ก่อนนำไปชุบเคลือบ

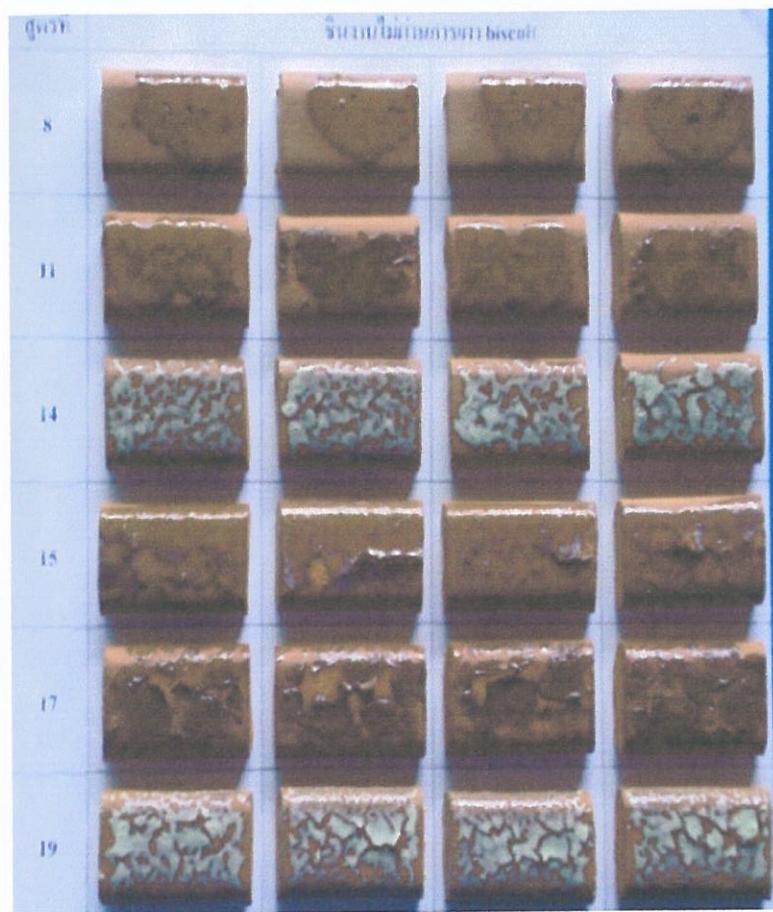
จะเห็นว่าชิ้นตัวอย่างในรูปที่ 2.35 มีลักษณะสวยงามกว่าในรูปที่ 2.30 ซึ่งเป็นเคลือบสูตรเดียวกันแต่เผาในเตาไฟฟ้าคนละลูก แสดงว่าเตาทั้ง 2 อาจจะมีอุณหภูมิที่ต่างกันเล็กน้อยทั้ง ๆ ที่ตั้งไว้ที่อุณหภูมิเดียวกันก็ยังได้ผลที่ต่างกันอย่างไรก็ตามชิ้นตัวอย่างในรูปที่ 2.35 ยังแตกต่างจากชิ้นตัวอย่างสูตรเดียวกันที่เผาในเตาเดียวกับในการทดลองที่ 2 และ 3 ยังไม่แน่ชัดว่าความแตกต่างนี้เกิดจากสาเหตุใดแต่ก็เป็นไปได้ที่จะเกิดจากผู้ช่วยวิจัยที่ทำการทดลองนี้กับที่ทำการทดลองที่ 2 และ 3 เป็นคนละคน ทั้ง 2 คนอาจจะมีการทำงานที่แตกต่างกันในรายละเอียดบ้างเล็กน้อย เมื่อเปรียบเทียบรูปที่ 2.35 กับ 2.36 จะเห็นว่าเคลือบสูตรที่ใช้อบแรกซึ่งมีการสูกตัวผิวเป็นมันวาวและใสกว่าสูตรเคลือบที่ใช้ TOP-BOR และดูว่าความสามารถแทนที่ TOP-BOR ในสูตรเคลือบคืออบแรกซึ่งได้ สำหรับชิ้นตัวอย่างที่ไม่เผา biscuit ก่อนชุบเคลือบ แสดงดังรูปที่ 2.37-2.38 จะเห็นว่าเคลือบที่ใช้อบแรก (รูปที่ 2.38) และที่ใช้ TOP-BOR (รูปที่ 2.37) มีความแตกต่างกันไม่มากนักโดยที่ส่วนใหญ่แล้วเคลือบทั้งสองสูตรจะลอกหลุดออกจากผิวชิ้นตัวอย่างทดสอบเคลือบซึ่งไม่เหมาะสมต่อการนำไปใช้



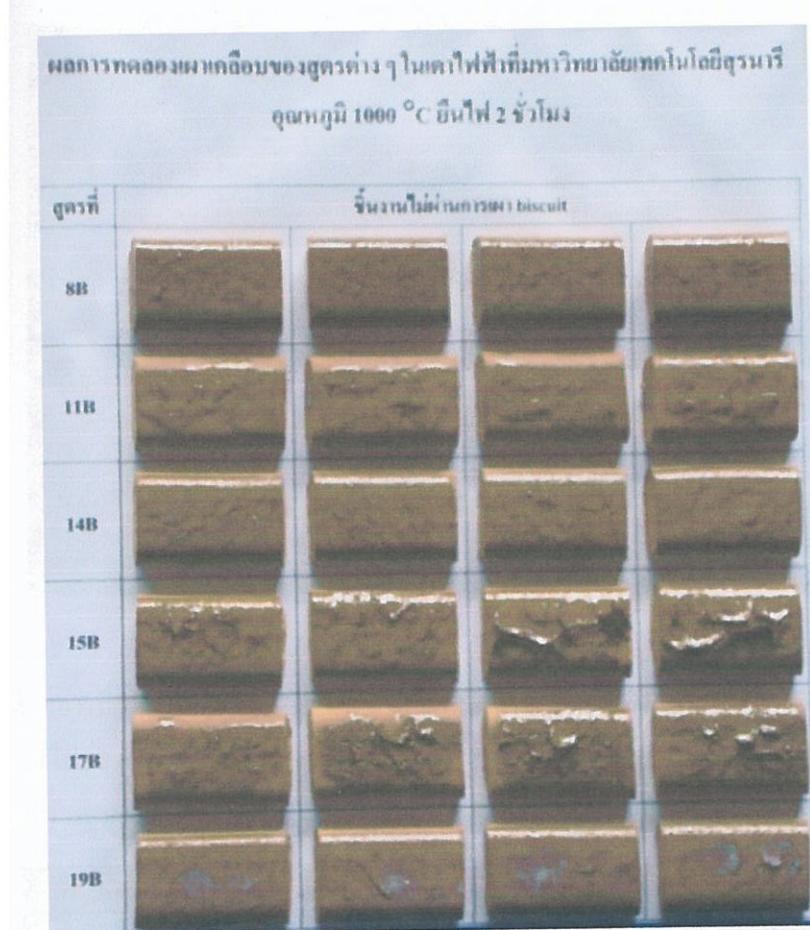
รูปที่ 2.35 ชิ้นตัวอย่างเคลือบสูตรที่ 8, 11, 14, 15, 17 และ 19 ซึ่งผ่านการเผา biscuit ก่อนขึ้นเคลือบ  
หลังจากขึ้นเคลือบแล้วเผาในเตาไฟฟ้าที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยืนไฟ 2 ชั่วโมง



รูปที่ 2.36 ชิ้นตัวอย่างเคลือบสูตรที่ 8B, 11B, 14B, 15B, 17B และ 19B ชิ้งผ่านการเผา biscuit  
ก่อนชูบเคลือบ หลังจากชูบเคลือบแล้วเผาในเตาไฟฟ้าที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยืนไฟ 2 ชั่วโมง



รูปที่ 2.37 ชิ้นตัวอย่างเคลือบสูตรที่ 8, 11, 14, 15, 17 และ 19 ซึ่งไม่ผ่านการเผา biscuit ก่อนชุบเคลือบ  
หลังจากชุบเคลือบแล้วเผาในเตาไฟฟ้าที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยืนไฟ 2 ชั่วโมง



รูปที่ 2.38 ชิ้นตัวอย่างเคลือบสูตรที่ 8B, 11B, 14B, 15B, 17B และ 19B ซึ่งไม่ผ่านการเผา biscuit ก่อนชุบเคลือบ หลังจากชุบเคลือบแล้วเผาในเตาไฟฟ้าที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยืนไฟ 2 ชั่วโมง

## 2. สำหรับชิ้นตัวอย่างที่เผาในเตาไม้ฟืน

รูปที่ 2.39 2.41 แสดงเคลือบสูตรที่ 8, 11, 14, 15, 17, 19 และ 8B, 11B, 14B, 15B, 17B, 19B บนชิ้นตัวอย่างทดสอบเคลือบที่ผ่านและไม่ผ่านการเผา biscuit ก่อนนำไปชุบเคลือบ แล้วนำไปเผาริเวณไฟอ่อน ไฟกลางและไฟแรงในเตาไม้ฟืนที่ด้านเกวียน

จากรูปจะเห็นว่าไม่มีสูตรใดที่เหมาะสมสำหรับเผาในเตาไม้ฟืนที่ด้านเกวียนเลย ไม่ว่าจะเผาที่ไฟอ่อน ไฟกลาง หรือไฟแรง ทั้งนี้อาจจะเป็นเพราะว่าบรรยายศาสภายในเตาเผาที่เตาด้านเกวียนเป็นแบบที่มีออกซิเจนน้อยกว่าที่เผาในเตาไฟฟ้า เป็นบรรยายศาสแบบกึ่งรีดิวซ์ และการเผาในเตาไม้ฟืนครั้งนี้อาจจะเป็นการเผาคำค้างปักติดแล้วจะมีอุณหภูมิสูงร้าว ๆ  $1250^{\circ}\text{C}$  ซึ่งสูงกว่าจุดสูกตัวของเคลือบเหล่านี้มาก หากนำไปเผาในเตาที่เผาแบบเผาแดงซึ่งมีอุณหภูมิประมาณ  $1000^{\circ}\text{C}$  น่าจะได้เคลือบที่ดีกว่านี้



ก)

ข)

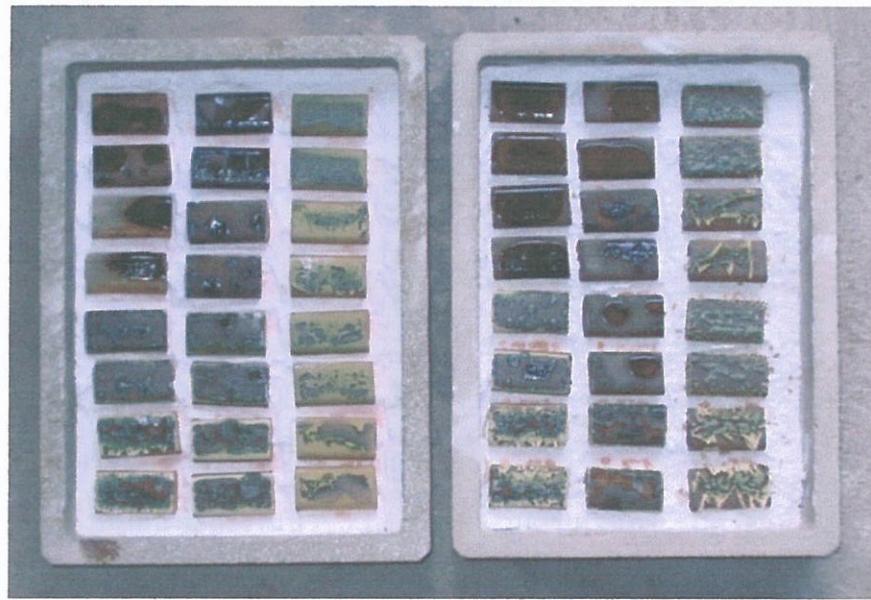
รูปที่ 2.39 ชิ้นตัวอย่างที่ผ่านและไม่ผ่านการเผา biscuit ก่อนชุบเคลือบ หลังจากชุบเคลือบแล้วเผาเคลือบที่บริเวณไฟอ่อนในเตาฟีน ก) สูตรเคลือบที่ใช้บอร์กซ์เป็นส่วนผสม ข) สูตรเคลือบที่ใช้ TOP-BOR เป็นส่วนผสม



ก)

ข)

รูปที่ 2.40 ชิ้นตัวอย่างที่ผ่านและไม่ผ่านการเผา biscuit ก่อนชุบเคลือบ หลังจากชุบเคลือบแล้วเผาเคลือบที่บริเวณไฟกลางในเตาฟีน ก) สูตรเคลือบที่ใช้บอร์กซ์เป็นส่วนผสม ข) สูตรเคลือบที่ใช้ TOP-BOR เป็นส่วนผสม



รูปที่ 2.41 ชิ้นตัวอย่างที่ผ่านและไม่ผ่านการเผา biscuit ก่อนชุบเคลือบ หลังจากชุบเคลือบแล้วเผาเคลือบที่บริเวณไฟแรงในเตาฟืน ก) สูตรเคลือบที่ใช้บอร์แทรคซ์เป็นส่วนผสม ข) สูตรเคลือบที่ใช้ TOP-BOR เป็นส่วนผสม

ดังนั้นสามารถสรุปได้ดังนี้

1. สามารถแทนที่ส่วนผสมที่เป็น TOP-BOR ในเคลือบด้วยบอร์แทรคซ์ ได้
2. เคลือบบนชิ้นตัวอย่างทดสอบเคลือบที่ไม่เผา biscuit ก่อนชุบเคลือบมีคำหนินมากจนไม่น่าจะนำไปใช้ได้เลย
3. ควรเผาชิ้นตัวอย่างในเตาไม้พื้นที่เผาแบบเผาแดง เพราะอุณหภูมิในทุกส่วนของเตาไม้พื้นที่เผาแบบเผาแดงสูกเกินจุดสูกตัวของเคลือบมากเกินไป

## 2.8 การทดลองที่ 8

### ชุดประสังค์

เพื่อทดลองการเติมสีเข้าไปในเคลือบ

#### ความเป็นมา

เคลือบในการทดลองที่ผ่านมาเป็นเคลือบที่ธรรมชาติไม่ได้เติมสีเข้าไปในสูตรเคลือบ การทดลองนี้จึงทดลองเติมสีเซรามิก (stain) เข้าไปในส่วนผสมของเคลือบ

#### วิธีการทดลอง

##### 1. การเตรียมชิ้นตัวอย่างสำหรับชุมเคลือบ

เหมือนที่กล่าวในหัวข้อ 1.4.1 แต่ครั้งนี้เตรียมเฉพาะชิ้นตัวอย่างทดสอบเคลือบที่ผ่านการเผา biscuit เท่านั้น

##### 2. การเตรียมน้ำเคลือบ

เตรียมน้ำเคลือบสูตรที่ 8B, 11B, 14B, 15B, 17B และ 19B ขึ้นมาใหม่แต่ครั้งนี้เติมสีเซรามิกเข้าไปร้อยละ 2.91 โดยนำหนัก ได้เคลือบสูตรใหม่ ดังแสดงในตารางที่ 2.8 วิธีการเตรียมน้ำเคลือบเหมือนกับการทดลองที่ 6

##### 3. การชุมเคลือบและการเผาเคลือบ

เหมือนที่กล่าวในการทดลองที่ 7 ชุมเคลือบแล้วแบ่งชิ้นตัวอย่างเป็นสองส่วน ส่วนที่หนึ่งเผาในเตาไฟฟ้า ส่วนที่สองเผาในเตาไม้ฟืนที่ด่านเกวียน การทดลองนี้จัดขึ้นตัวอย่างไว้ 3 ชิ้น แล้วนำตัวอย่างทั้ง 3 ชิ้นวางซ้อนทับกัน 3 ชั้น ดังรูปที่ 2.42 และนำไปเผาในเตาลุงเทียน ตำบลด่านเกวียนโดยวางไว้เฉพาะบริเวณไฟแรงเท่านั้น

ตารางที่ 2.8 ส่วนผสมของสูตรเคลือบที่เติมสีข้อม (ร้อยละโดยหนัก)

วัตถุคุบสูตรที่	บอร์ก(axe) (Borax)	โซดาแอกซ (Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> )	พริต CG466	ทรายบด (Quartz)	ปิ๊ก้าร์วัม (DK Ash)	(DK)*	โดโลไมท์ (Dolomite)	สีสีตระ (Stain)
8Bs	43.69	29.13	4.85	-	-	14.56	4.85	2.91
11Bs	43.69	14.56	4.85	4.85	14.56	14.56	-	2.91
14Bs	43.69	-	4.85	4.85	19.42	24.27	-	2.91
15Bs	43.69	4.85	-	4.85	19.42	24.27	-	2.91
17Bs	43.69	9.71	-	-	19.42	24.27	-	2.91
19Bs	43.69	-	-	9.71	19.42	24.27	-	2.91

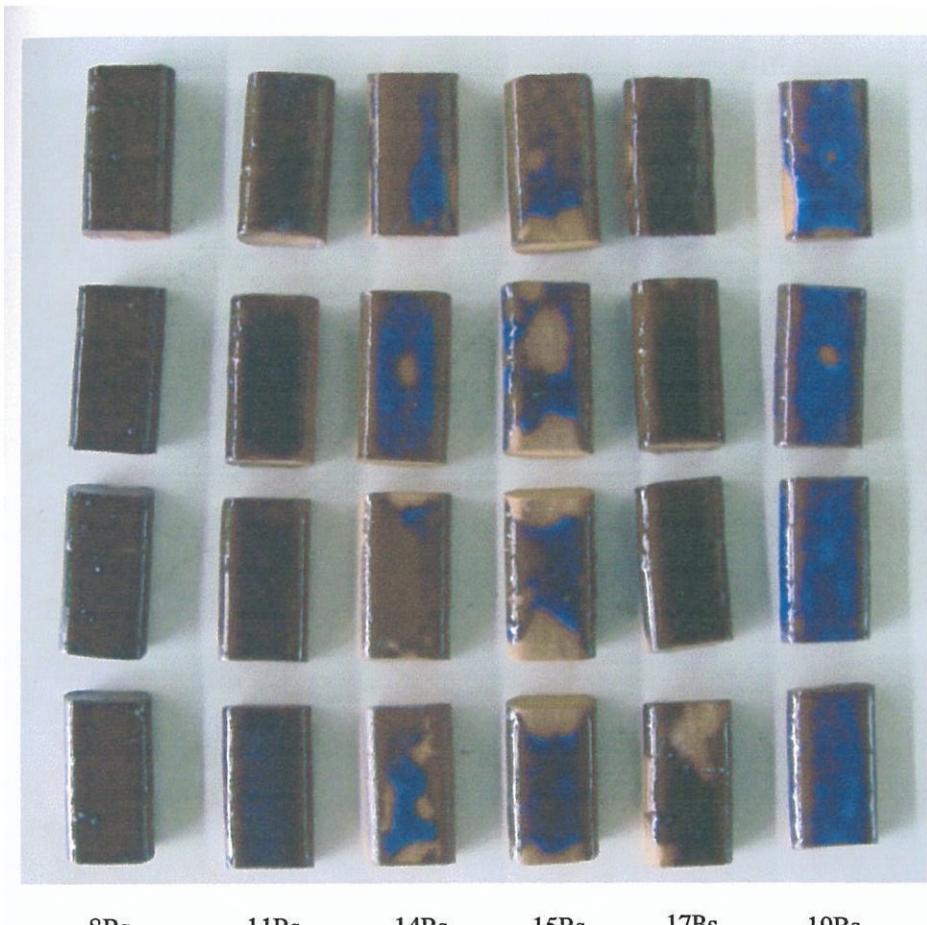
หมายเหตุ : \* คือเนื้อดินปั้นด่านเกวียนอบแห้งและร่อนผ่านตะกรงขนาด 80 เมช

ชั้นที่ 3
ชั้นที่ 2
ชั้นที่ 1

รูปที่ 2.42 การจัดเรียงแบบคอนโดยบองส่วนที่ 2 ในเตาฟืน

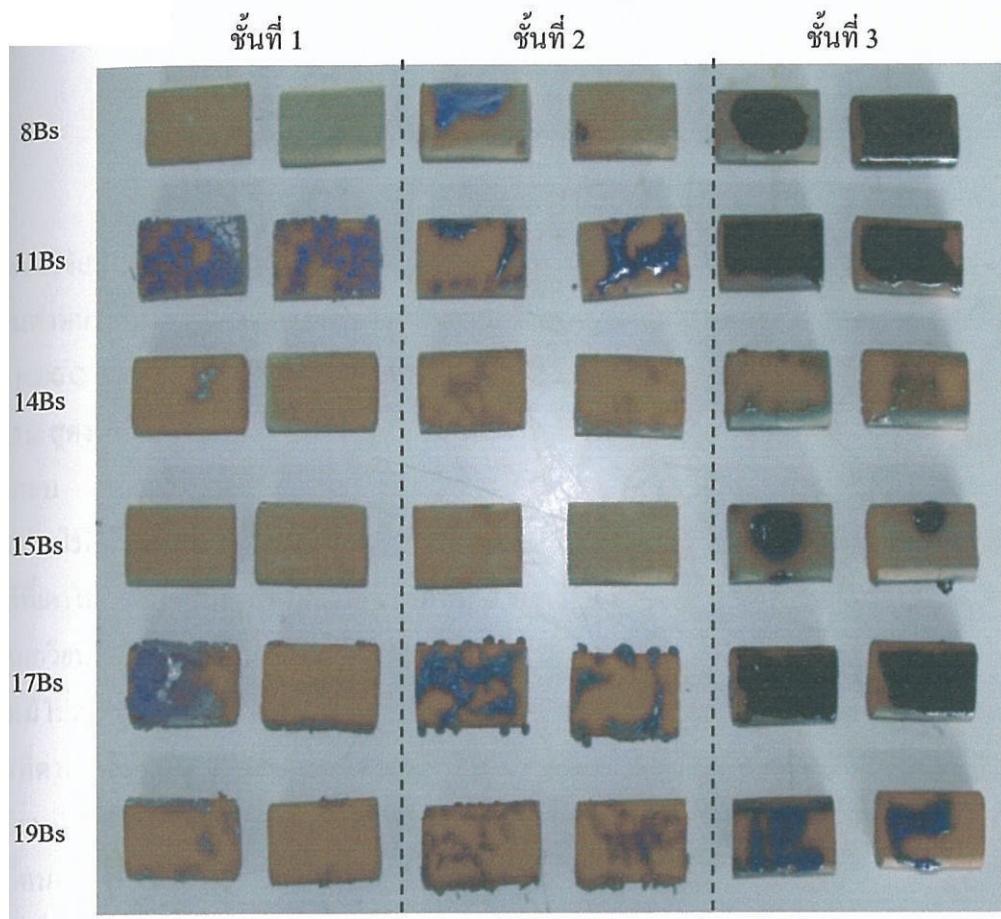
#### ผลการทดลอง

รูปที่ 2.43 แสดงเคลือบสูตรที่ 8Bs, 11Bs, 14Bs, 15B, 17Bs และ 19Bs บนชิ้นตัวอย่างทดสอบเคลือบที่ผ่านการเผา biscuit ก่อนนำไปชุบเคลือบและหลังจากชุบเคลือบแล้วเผาในเตาไฟฟ้า ส่วนรูปที่ 2.44 แสดงเคลือบสูตรเดียวกันที่เผาในเตาไม้ฟืนที่ค่านเกวียน จะเห็นได้ว่าจากรูปที่ 2.43 จะเห็นว่าสำหรับเคลือบที่เผาในเตาไฟฟ้าเคลือบสูตร 14Bs, 15Bs และ 19Bs มีสีฟ้า ส่วนเคลือบสูตรที่ 8Bs, 11Bs และ 17Bs มีสีน้ำเงินเข้มทั้งนี้เนื่องจากเคลือบสูตรที่ 14, 15 และ 19 เป็นเคลือบที่มีลักษณะเป็นเคลือบทึบสีขาวอยู่แล้วดังรูปที่ 2.35 และ 2.36 เมื่อเติมสีน้ำเงินจึงให้สีฟ้าออกมาก ส่วนเคลือบสูตรที่ 8, 11 และ 17 มีลักษณะเป็นเคลือบใสเคลือบบนเนื้อดินค่านเกวียนที่มีสีน้ำตาลปนแดงเมื่อเติมสีน้ำเงินลงไปจึงผสมกันออกมาเป็นสีม่วงเข้มๆ จนคล้ายๆ จะเป็นสีดำจากรูปที่ 2.44 จะเห็นว่าชิ้นตัวอย่างที่เผาในเตาฟืนในข้อทั้ง 3 ชิ้นมีลักษณะแตกต่างกันมาก โดยที่ชิ้นตัวอย่างในข้อชั้นที่ 1-2 เคลือบหลุดร่อนออกไปจนเกือบหมดบางสูตรดูเหมือนไม่สุก ขณะที่ชิ้นตัวอย่างเคลือบสูตรที่ 8Bs 11Bs 17Bs และ 19Bs ในข้อชั้นที่ 3 สุกตัวเป็นแก้ว ทั้งนี้อาจจะเป็นเพราะชิ้นตัวอย่างที่อยู่ในข้อชั้นที่ 3 ซึ่งอยู่บนสุด ได้รับอุณหภูมิสูงกว่าชิ้นตัวอย่างในข้อที่อยู่ชั้นล่างลงมา เพื่อให้ทราบแน่ชัดขึ้น อาจจะต้องใส่มีดทดสอบอุณหภูมิ (Buller ring) หรือปีกโคน (Pyrometric cone) วัดอุณหภูมิไว้ในข้อทุกครั้งที่นำไปเผา



8Bs            11Bs            14Bs            15Bs            17Bs            19Bs

รูปที่ 2.43 ชิ้นตัวอย่างทดสอบเคลือบที่ผ่านการเผาเคลือบในเตาไฟฟ้า



รูปที่ 2.44 ชิ้นตัวอย่างทดสอบเคลือบที่ผ่านการเผาเคลือบในเตาฟืนซึ่งวางเผาตรงบริเวณไฟแรง

### บทที่ 3

#### บทสรุปและข้อเสนอแนะ

งานวิจัยนี้ประสบความสำเร็จในการวิจัยและพัฒนาสูตรเคลือบ hairy สูตรสำหรับเครื่องปั้นดินเผาที่ใช้เนื้อดินปั้นค่าณเกวียนที่ผ่านการเผา biscuit ก่อนชูนเคลือบ และหลังจากชูนเคลือบแล้วนำไปเผาในเตาไฟฟ้าที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยืนไฟ 2 ชั่วโมง สูตรเคลือบเหล่านี้มีทั้งเป็นเคลือบใส สีขาวซุ่น สีเหลือง ผิวเรียบเป็นมันวาว หรือคิวต้าน สูตรเคลือบเหล่านี้ทำขึ้นจากวัตถุดินที่หาจ่าย ราคาถูกและที่สำคัญคือไม่มีสารมีพิษ เช่น ตะกั่วเป็นส่วนประกอบ

อย่างไรก็ตามยังต้องมีการค้นคว้าและพัฒนาต่อไปอีกหากจะนำสูตรเคลือบที่ได้จากการวิจัยนี้ไปเคลือบผลิตภัณฑ์ที่เผาในเตาที่ใช้มีฟืนเป็นเชื้อเพลิงที่ดับค่าณเกวียน ทั้งนี้ เพราะว่าบรรยายกาศและอุณหภูมิในการเผาไม่ค่าณเกวียนแตกต่างจากในเตาไฟฟ้ามาก กล่าวคือบรรยายกาศในเตาไม่มีฟืนเป็นแบบกึ่ง ๆ ริดกัชั่น ซึ่งเกิดจาก การเผาไฟไม่สมบูรณ์ของไม่มีฟืนขณะที่บรรยายกาศในเตาไฟฟ้าเป็นบรรยายกาศแบบออกซิเดชั่น นอกจานนี้ในเตาไม่มีฟืนที่ค่าณเกวียนยังมีฝุ่นและควันที่ลอยมาปื้อนผิวของผลิตภัณฑ์ได้ด้วย ที่สำคัญคืออุณหภูมิในเตาไม่มีฟืนที่ค่าณเกวียนมีความแตกต่างกันมากไม่แต่เฉพาะจุดที่วางชิ้นงานต่างกันจะมีอุณหภูมิต่างกันเท่านั้นแม้แต่ที่จุดเดียวกันที่ค่าณจะระดับความสูงก็ยังมีอุณหภูมิแตกต่างกันอีกด้วย คงต้องมีการทำวิจัยอีกรอบหนึ่งจึงจะพัฒนาสูตรเคลือบที่เหมาะสมในการนำไปเผาที่เตาไม่มีฟืนที่ค่าณเกวียนได้

สูตรเคลือบที่คิดค้นจากการวิจัยนี้จะประยุกต์ใช้เพลิงในการเผาผลิตภัณฑ์ได้ประมาณ 50 % เพราะว่าสามารถลดอุณหภูมิการเผาจากเดิมที่ใช้ทั่ว ๆ ไปที่  $1200^{\circ}\text{C}$  เหลือเพียงเพาที่  $1000^{\circ}\text{C}$  และในอนาคตหากสามารถพัฒนาสูตรเคลือบที่สามารถนำไปใช้กับเนื้อดินปั้นที่ไม่ผ่านการเผา biscuit ก่อนนำไปชูนเคลือบได้ก็จะทำให้ประหยัดค่าใช้จ่ายในการเผาให้แก่ผู้ประกอบการได้อีกเกือบ 30 % และช่วยลดปัญหาฝุ่นควันจากการเผาและแก้ปัญหาโลกร้อนได้อีกด้วย

## เอกสารอ้างอิง

ครุฑี-สุรี วัฒนศิริเวช. (2552). การวิเคราะห์แร่ดิน เคลือบและตัวหนินผลิตภัณฑ์. (พิมพ์ครั้งที่ 1).

กรุงเทพฯ: สำนักพิมพ์จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.

ปรีดา พิมพ์ขาวดำ. (2539). เซรามิกส์. (พิมพ์ครั้งที่ 4). กรุงเทพฯ: สำนักพิมพ์จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.

วรรณา แต่เดงจันทร์. (2551). การพัฒนาเคลือบไฟคำ. พลังงานทางรอด ? ทางเลือก ? ของอุตสาหกรรมเซรามิก.

กรุงเทพฯ: โรงเรมเจ้าพระยาปาร์ค.

มนีก ศิริสุนทร. (2552). ต้นทุนพลังงานและสร้างนวัตกรรมใหม่ทางรอด ทางเลือก ของอุตสาหกรรมเซรามิกไทย.

คำปาง: โรงเรมเวียงลคอร.

Kingery, W.D., Bowen, H.K. and Uhlmann, D.R. (1991). **Introduction to ceramics**. Singapore: John Wiley & Sons

Singer, F and German, W. L. (1978) **Ceramic glazes**. Borax consolidated limited, London.

ภาคผนวก

ก. องค์ประกอบทางเคมีของวัตถุดิน

เนื้อดินเป็นด่านแกวียนจากโรงงานตัวแทนที่ 1

ลักษณะตัวอย่างเบื้องต้น เป็นผงสีน้ำตาล  
ลักษณะตัวอย่างเมื่อผ่านการเผา จะเปลี่ยนเป็นสีส้ม

ผลการวิเคราะห์

ปริมาณสารระเหย (เผาที่ 1000 องศาเซลเซียส), ร้อยละ	6.20
ปริมาณถ้า (เผาที่ 1000 องศาเซลเซียส), ร้อยละ	93.8

ส่วนประกอบทางเคมี

Silica ( $\text{SiO}_2$ ), ร้อยละ	63.20
Alumina ( $\text{Al}_2\text{O}_3$ ), ร้อยละ	20.60
Iron oxide ( $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ), ร้อยละ	5.70
Potassium oxide ( $\text{K}_2\text{O}$ ), ร้อยละ	1.29
Titanium oxide ( $\text{TiO}_2$ ), ร้อยละ	1.04
Magnesium oxide ( $\text{MgO}$ ), ร้อยละ	0.82
Calcium oxide ( $\text{CaO}$ ), ร้อยละ	0.42
Sodium oxide ( $\text{Na}_2\text{O}$ ), ร้อยละ	0.39
Sulphur trioxide ( $\text{SO}_3$ ), ร้อยละ	0.08
Manganese oxide ( $\text{MnO}$ ), ร้อยละ	0.06
Phosphorus pentaoxide ( $\text{P}_2\text{O}_5$ ), ร้อยละ	0.06
Loss on ignition (1000 องศา), ร้อยละ	6.20

## ເນື້ອດິນປັ້ນດ່ານເກວຍນຈາກໂຮງງານຕົວແທນທີ 2

ລັກຂະພະຕົວອ່າງເບື້ອງຕົ້ນ ເປັນພົງສື່ນໍາຕາລ  
ລັກຂະພະຕົວອ່າງເມື່ອຜ່ານກາຣເຫາ ຈະເປີດີຢັນເປັນສື່ສົ່ມ

### ຜົດກາຣວິເຄຣະທີ່

ປະມາມສາຣະເໝຍ (ເພາທີ 1000 ອົງຄາເຊີລເຊີບສ), ຮ້ອຍລະ	7.40
ປະມາມແຕ້າ (ເພາທີ 1000 ອົງຄາເຊີລເຊີບສ), ຮ້ອຍລະ	92.6

### ສ່ວນປະກອບທາງເຄມີ

Silica ( $\text{SiO}_2$ ), ຮ້ອຍລະ	59.80
Alumina ( $\text{Al}_2\text{O}_3$ ), ຮ້ອຍລະ	21.50
Iron oxide ( $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ), ຮ້ອຍລະ	6.70
Potassium oxide ( $\text{K}_2\text{O}$ ), ຮ້ອຍລະ	1.38
Titanium oxide ( $\text{TiO}_2$ ), ຮ້ອຍລະ	1.06
Magnesium oxide ( $\text{MgO}$ ), ຮ້ອຍລະ	0.88
Calcium oxide ( $\text{CaO}$ ), ຮ້ອຍລະ	0.41
Sodium oxide ( $\text{Na}_2\text{O}$ ), ຮ້ອຍລະ	0.43
Sulphur trioxide ( $\text{SO}_3$ ), ຮ້ອຍລະ	0.15
Manganese oxide ( $\text{MnO}$ ), ຮ້ອຍລະ	0.10
Phosphorus pentaoxide ( $\text{P}_2\text{O}_5$ ), ຮ້ອຍລະ	0.05
Loss on ignition (1000 ອົງຄາ), ຮ້ອຍລະ	7.40

### เนื้อดินปืนด่านเกวียนจากโรงงานตัวแทนที่ 3

ลักษณะตัวอย่างเบื้องต้น เป็นผงสีน้ำตาล  
ลักษณะตัวอย่างเมื่อผ่านการเผา จะเปลี่ยนเป็นสีส้ม

#### ผลการวิเคราะห์

ปริมาณสารระเหย (เพาที่ 1000 องศาเซลเซียส), ร้อยละ 7.20  
ปริมาณถ้า (เพาที่ 1000 องศาเซลเซียส), ร้อยละ 92.8

#### ส่วนประกอบทางเคมี

Silica ( $\text{SiO}_2$ ), ร้อยละ	59.70
Alumina ( $\text{Al}_2\text{O}_3$ ), ร้อยละ	21.80
Iron oxide ( $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ), ร้อยละ	6.30
Potassium oxide ( $\text{K}_2\text{O}$ ), ร้อยละ	1.44
Titanium oxide ( $\text{TiO}_2$ ), ร้อยละ	1.06
Magnesium oxide ( $\text{MgO}$ ), ร้อยละ	0.89
Calcium oxide ( $\text{CaO}$ ), ร้อยละ	0.38
Sodium oxide ( $\text{Na}_2\text{O}$ ), ร้อยละ	0.58
Sulphur trioxide ( $\text{SO}_3$ ), ร้อยละ	0.23
Manganese oxide ( $\text{MnO}$ ), ร้อยละ	0.11
Phosphorus pentaoxide ( $\text{P}_2\text{O}_5$ ), ร้อยละ	0.04
Loss on ignition (1000 องศา), ร้อยละ	7.20

## ข้าวไม้ยูคาลิปตัส

ปริมาณสารระเหย (เผาที่ 1000 องศาเซลเซียส), ร้อยละ 38.7

ปริมาณเถ้า (เผาที่ 1000 องศาเซลเซียส), ร้อยละ 61.3

### ส่วนประกอบทางเคมี

Silica ( $\text{SiO}_2$ ), ร้อยละ	0.62
Alumina ( $\text{Al}_2\text{O}_3$ ), ร้อยละ	0.11
Iron oxide ( $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ), ร้อยละ	0.11
Potassium oxide ( $\text{K}_2\text{O}$ ), ร้อยละ	4.80
Magnesium oxide ( $\text{MgO}$ ), ร้อยละ	3.49
Calcium oxide ( $\text{CaO}$ ), ร้อยละ	46.1
Sodium oxide ( $\text{Na}_2\text{O}$ ), ร้อยละ	0.64
Sulphur trioxide ( $\text{SO}_3$ ), ร้อยละ	1.62
Manganese oxide ( $\text{MnO}$ ), ร้อยละ	1.98
Phosphorus pentaoxide ( $\text{P}_2\text{O}_5$ ), ร้อยละ	1.69
Strontium oxide ( $\text{SrO}$ ), ร้อยละ	0.08
Loss on ignition (1000 องศา), ร้อยละ	38.7

### ชี๊ก้าไมร์รวมจากด้านเกวียน

ปริมาณสารระเหย (เผาที่ 1000 องศาเซลเซียส), ร้อยละ 24.4

ปริมาณเถ้า (เผาที่ 1000 องศาเซลเซียส), ร้อยละ 75.6

### ส่วนประกอบทางเคมี

Silica ( $\text{SiO}_2$ ), ร้อยละ	12.0
Alumina ( $\text{Al}_2\text{O}_3$ ), ร้อยละ	0.75
Iron oxide ( $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ), ร้อยละ	0.58
Potassium oxide ( $\text{K}_2\text{O}$ ), ร้อยละ	1.61
Magnesium oxide ( $\text{MgO}$ ), ร้อยละ	5.90
Calcium oxide ( $\text{CaO}$ ), ร้อยละ	49.6
Sodium oxide ( $\text{Na}_2\text{O}$ ), ร้อยละ	0.11
Sulphur trioxide ( $\text{SO}_3$ ), ร้อยละ	1.28
Manganese oxide ( $\text{MnO}$ ), ร้อยละ	0.23
Phosphorus pentaoxide ( $\text{P}_2\text{O}_5$ ), ร้อยละ	2.85
Strontium oxide ( $\text{SrO}$ ), ร้อยละ	0.22
Loss on ignition (1000 องศา), ร้อยละ	24.4

## ຟຣີຕ CG466

### ສ່ວນປະກອບທາງເຄມື

Silica ( $\text{SiO}_2$ ), ຮ້ອຍລະ	57.5
Alumina ( $\text{Al}_2\text{O}_3$ ), ຮ້ອຍລະ	10.8
Boron oxide ( $\text{B}_2\text{O}_3$ ), ຮ້ອຍລະ	11.2
Calcium oxide ( $\text{CaO}$ ), ຮ້ອຍລະ	6.40
Sodium oxide ( $\text{Na}_2\text{O}$ ), ຮ້ອຍລະ	5.60
Zinc oxide ( $\text{ZnO}$ ), ຮ້ອຍລະ	2.78
Potassium oxide ( $\text{K}_2\text{O}$ ), ຮ້ອຍລະ	2.74
Barium oxide ( $\text{BaO}$ ), ຮ້ອຍລະ	1.67
Magnesium oxide ( $\text{MgO}$ ), ຮ້ອຍລະ	0.38
Ferric oxide ( $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ), ຮ້ອຍລະ	0.16
Strontium oxide ( $\text{SrO}$ ), ຮ້ອຍລະ	0.11

## ฟริต ST8014

### ส่วนประกอบทางเคมี

Silica ( $\text{SiO}_2$ ), ร้อยละ	63.2
Alumina ( $\text{Al}_2\text{O}_3$ ), ร้อยละ	8.40
Calcium oxide ( $\text{CaO}$ ), ร้อยละ	15.2
Sodium oxide ( $\text{Na}_2\text{O}$ ), ร้อยละ	0.99
Potassium oxide ( $\text{K}_2\text{O}$ ), ร้อยละ	5.50
Barium oxide ( $\text{BaO}$ ), ร้อยละ	4.25
Magnesium oxide ( $\text{MgO}$ ), ร้อยละ	1.64
Ferric oxide ( $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ), ร้อยละ	0.16

## TOP-BOR

### ສ່ວນປະກອບກາງເຄມື

Boron oxide ( $B_2O_3$ ), ຮູ້ອຍລະ	80.0
Sodium oxide ( $Na_2O$ ), ຮູ້ອຍລະ	14.1
Sulphur trioxide ( $SO_3$ ), ຮູ້ອຍລະ	5.40

### ทรายบด (Silica, SiO<sub>2</sub>)

#### ส่วนประกอบทางเคมี

Silica (SiO <sub>2</sub> ), ร้อยละ	99.18
Alumina (Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ), ร้อยละ	0.56
Titanium oxide (TiO <sub>2</sub> ), ร้อยละ	0.03
Calcium oxide (CaO), ร้อยละ	0.01
Sodium oxide (Na <sub>2</sub> O), ร้อยละ	0.01
Potassium oxide (K <sub>2</sub> O), ร้อยละ	0.07
Magnesium oxide (MgO), ร้อยละ	0.01
Ferric oxide (Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ), ร้อยละ	0.07
Loss on ignition, ร้อยละ	0.06

## โซดาแอลช (Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>)

### ส่วนประกอบทางเคมี

Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> , ร้อยละ	99.20
Sulphate, ร้อยละ	0.013
Calcium, ร้อยละ	0.008
Chloride, ร้อยละ	0.180
Magnesium, ร้อยละ	0.003
Iron, ร้อยละ	0.0012

## ໂດໂລໄນທ໌ (Dolomite)

### ສ່ວນປະກອບທາງຄມື

Calcium oxide (CaO), ຮ້ອຍລະ	36.4
Magnesium oxide (MgO), ຮ້ອຍລະ	19.4
Ferric oxide ( $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ), ຮ້ອຍລະ	0.03

### ทัลคัม (Talcum)

#### ส่วนประกอบทางเคมี

Silica ( $\text{SiO}_2$ ), ร้อยละ	47.00
Magnesium oxide ( $\text{MgO}$ ), ร้อยละ	30.00
Ferric oxide ( $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ), ร้อยละ	0.50

## ข. ราคาของวัตถุคิบ

วัตถุคิบที่ใช้	ราคา (บาท/กก.) ไม่รวมภาษีมูลค่าเพิ่ม	ที่มาของวัตถุคิบ
เนื้อดินปืนค่านเกวียน (DK)	1.4	โรงงานตัวแทนที่ค่านเกวียน
โซดาแอช ( $\text{Na}_2\text{CO}_3$ )	45	บริษัท เชรามิกส์ อาร์อัล จำกัด
โดโลไมท์ (Dolomite)	7	บริษัท เชรามิกส์ อาร์อัล จำกัด
ทัลคัม (Talcum)	15	บริษัท เชรามิกส์ อาร์อัล จำกัด
ท้อบบอร์ (TOP-BOR)	38	บริษัท อัพบิว เคมีคอล อินดัสทรี จำกัด
ขี้เถ้าไม้ยูคา (Euca Ash)	0	ผ่าไม้ยูคาลิปตัสเอง
ขี้เถ้าไม้ร่วน (DK Ash)	0	โรงงานตัวแทนที่ค่านเกวียน
ทรายบด (Sand)	10	บริษัท อัมรินทร์เชรามิกส์คอร์ปอเรชั่น จำกัด
ฟริต CG466	60	บริษัท อัมรินทร์เชรามิกส์คอร์ปอเรชั่น จำกัด
ฟริต ST8014	20	บริษัท สยามฟริต จำกัด
บอแรกซ์ (Borax)	48	บริษัท อิตัลมาร์ (ประเทศไทย) จำกัด

ก. คำนวณต้นทุนของเคลือบแต่ละสูตร

สูตรที่	ราคา (บาท/กก.)	สูตรที่	ราคา (บาท/กก.)	สูตรที่	ราคา (บาท/กก.)
1	12.98	17	21.95	33	24.81
2	13.66	18	23.45	34	25.24
3	14.34	19	18.45	35	27.81
4	15.02	20	18.15	36	28.24
5	37.46	21	23.95	37	30.81
6	36.36	22	26.95	38	31.24
7	35.26	23	29.95	39	33.81
8	34.16	24	32.95	40	34.24
9	32.06	25	24.31	8B	38.66
10	29.81	26	24.74	11B	32.06
11	27.56	27	29.31	14B	25.45
12	25.31	28	32.24	15B	24.7
13	23.13	29	19.31	17B	26.45
14	20.95	30	19.74	19B	22.95
15	20.20	31	18.71		
16	22.70	32	18.99		

ดินค่านเกวียน	ราคา 1.4 บาท/กก.
พริต CG466	ราคา 60 บาท/กก.
ทัลคัม (Talcum)	ราคา 15 บาท/กก.
ทรายบด (Quartz)	ราคา 10 บาท/กก.
โซเดียมคาร์บอเนต ( $\text{Na}_2\text{CO}_3$ )	ราคา 45 บาท/กก.
డोโลไมท์ (Dolomite)	ราคา 7 บาท/กก.
บอร์екс (Borax)	ราคา 48 บาท/กก.
TOP-BOR	ราคา 38 บาท/กก.

คำขอจดอนุสิทธิบัตรเกลือบ

หน้า 1 จากทั้งหมด 1

 <b>คำขอรับสิทธิบัตร/อนุสิทธิบัตร</b>	<p><b>สำหรับเจ้าหน้าที่</b></p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="width: 60%;">วันที่ยื่นคำขอ - 7 ต.ค. 2552</td> <td style="width: 40%;">เลขที่คำขอ</td> </tr> <tr> <td colspan="2">0903001165</td> </tr> <tr> <td colspan="2">สัญลักษณ์ผู้รับมอบการประดิษฐ์ระหว่างประเทศ</td> </tr> <tr> <td colspan="2"><b>หัวกับแบบผลิตภัณฑ์</b></td> </tr> <tr> <td colspan="2">ประเกณฑ์พิเศษกันชน์</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">วันประกาศให้ยกเว้น</td> <td style="text-align: center;">เลขที่ประกาศใช้ยกเว้น</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">วันออกสิทธิบัตร/อนุสิทธิบัตร</td> <td style="text-align: center;">เลขที่สิทธิบัตร/อนุสิทธิบัตร</td> </tr> <tr> <td colspan="2" style="text-align: right;">คำยินยอมเจ้าหน้าที่</td> </tr> </table> <p><input type="checkbox"/> การประดิษฐ์  <input type="checkbox"/> การออกแบบผลิตภัณฑ์  <input checked="" type="checkbox"/> อนุสิทธิบัตร</p> <p>ข้าพเจ้าผู้ลงลายมือชื่อในคำขอรับสิทธิบัตร/อนุสิทธิบัตรนี้    ขอรับสิทธิบัตร/อนุสิทธิบัตร ตามพระราชบัญญัติสิทธิบัตร พ.ศ. 2522    และการเพิ่มเติมโดยพระราชบัญญัติสิทธิบัตร (ฉบับที่ 2) พ.ศ. 2535    และพระราชบัญญัติสิทธิบัตร (ฉบับที่ 3) พ.ศ. 2542</p>	วันที่ยื่นคำขอ - 7 ต.ค. 2552	เลขที่คำขอ	0903001165		สัญลักษณ์ผู้รับมอบการประดิษฐ์ระหว่างประเทศ		<b>หัวกับแบบผลิตภัณฑ์</b>		ประเกณฑ์พิเศษกันชน์		วันประกาศให้ยกเว้น	เลขที่ประกาศใช้ยกเว้น	วันออกสิทธิบัตร/อนุสิทธิบัตร	เลขที่สิทธิบัตร/อนุสิทธิบัตร	คำยินยอมเจ้าหน้าที่	
วันที่ยื่นคำขอ - 7 ต.ค. 2552	เลขที่คำขอ																
0903001165																	
สัญลักษณ์ผู้รับมอบการประดิษฐ์ระหว่างประเทศ																	
<b>หัวกับแบบผลิตภัณฑ์</b>																	
ประเกณฑ์พิเศษกันชน์																	
วันประกาศให้ยกเว้น	เลขที่ประกาศใช้ยกเว้น																
วันออกสิทธิบัตร/อนุสิทธิบัตร	เลขที่สิทธิบัตร/อนุสิทธิบัตร																
คำยินยอมเจ้าหน้าที่																	
<p><b>1. ชื่อที่แสดงถึงการประดิษฐ์/คุณลักษณะของผลิตภัณฑ์</b>  <b>“สุดยอดรับสั่งสำหรับเครื่องปั้นดินเผา”</b></p> <p><b>2. คำขอรับสิทธิบัตรรายการออกแบบผลิตภัณฑ์นี้เป็นคำขอสำหรับแบบผลิตภัณฑ์ที่ถูกดำเนินการเพื่อเป็นคำขอคำบัญชี</b>  <b>ในจำนวน</b> คำขอ ที่นี่ในความเดียวกัน</p> <p><b>3. ผู้ขอรับสิทธิบัตร/อนุสิทธิบัตร และที่อยู่ (เลขที่ ถนน ประเทศไทย)</b>    สำนักงานพัฒนาวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งชาติ 111 อุทยาน    วิทยาศาสตร์ประเทศไทย ถนนไอลอน ศ.ก.ดงหลวง เมือง ชลบุรี    จ.ชลบุรี 12120 และ มหาวิทยาลัยสุรนารี</p> <p><b>4. สื่อที่ใช้ในการขอรับสิทธิบัตร/อนุสิทธิบัตร</b>  <input type="checkbox"/> ผู้ประดิษฐ์/ผู้ออกแบบ <input checked="" type="checkbox"/> ผู้รับโอน <input type="checkbox"/> ผู้ขอรับสิทธิโดยเหตุอื่น</p> <p><b>5. ผู้แทน (นาม) ที่อยู่ (เลขที่ ถนน แขวง รหัสไปรษณีย์)</b>    ม.ส.อ.ธงฤทธิ์ ศรีอ่อนฉิมอักษร ถนนที่ 9 หมู่ที่ 1 บ้านท่าแพ ตำบลท่าแพ อำเภอเมือง จังหวัดเชียงใหม่ 50100    ม.ส.อ.ธงฤทธิ์ ศรีอ่อนฉิมอักษร ถนนที่ 9 หมู่ที่ 1 บ้านท่าแพ ตำบลท่าแพ อำเภอเมือง จังหวัดเชียงใหม่ 50100    จ.เชียงใหม่ 12120</p> <p><b>6. ผู้ประดิษฐ์/ผู้ออกแบบผลิตภัณฑ์ และที่อยู่ (เลขที่ ถนน ประเทศไทย)</b>    1. นายอธรรบุรุ ศรีหันดาล 2. นายอ่อนนนท์ กนกอินทธร อายุที่ 30 สาขาบริหารการเรียนรู้ มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีสุรนารี จ.ชลบุรี 20000</p> <p><b>7. คำขอรับสิทธิบัตร/อนุสิทธิบัตรด้านแยกจากขอรับสั่งคำขอเดิม</b>    ผู้ขอรับสิทธิบัตร/อนุสิทธิบัตร ขอให้ได้อ่านคำขอรับสิทธิบัตร/อนุสิทธิบัตรนี้ ในวันเดียวกับคำขอรับสิทธิบัตร    เลขที่ วันที่ เพาะคำขอรับสิทธิบัตร/อนุสิทธิบัตรนี้แยกจากขอรับสิทธิบัตร  <input type="checkbox"/> คำขอเดิมมีการประดิษฐ์หลายอย่าง <input type="checkbox"/> ถูกคัดค้านเนื่องจากผู้ขอไม่มีสิทธิ <input type="checkbox"/> ขอเปลี่ยนแปลงประเภทของสิทธิ</p>																	

หมายเหตุ ในกรณีที่เป็นเจ้าของบัญชีจะต้องรับผิดชอบต้นทุนในการซื้อขายแล้วจึงนำรายได้ที่ได้รับมาหักภาษีก่อนจึงจะได้รับเงินคืนตามที่ได้ระบุไว้

## ๙. การเผยแพร่ผลงาน

1. บรรยายในการประชุมเรื่อง “ผลัจงาน??? ทางรอด ทางเลือกของอุตสาหกรรมเซรามิก” ที่โรงแรมชาพระยาปาร์ค กรุงเทพมหานคร วันที่ 28 พ.ย. 2551 ให้แก่ตัวแทนจากโรงงานเซรามิกทางภาคกลางประมาณ 100 โรงงาน
2. บรรยายในการประชุมเรื่อง “ดันทุนผลัจงานและสร้างนวัตกรรมใหม่ทางรอด ทางเลือกของอุตสาหกรรมเซรามิกไทย” ที่โรงแรมเวียงลดาอร์ จังหวัดลำปาง วันที่ 19 พ.ค. 2552 ให้แก่ตัวแทนจากโรงงานเซรามิกทางภาคเหนือประมาณ 100 โรงงาน
3. ขอรับอนุสิทธิบัตร “เนื้อดินปืนเผาไฟต่าที่เกิดการเคลือบในตัว” เลขที่คำขอ 0903000649 ลงวันที่ 26 มิ.ย. 2552
4. เสนอผลงานในการนำเสนอผลงานวิจัยแห่งชาติ Thai Research Expo 2009 ณ ศูนย์ประชุมบางกอกคอนเเกนชั่นเซ็นเตอร์ ระหว่างวันที่ 26-30 ส.ค. 2552
5. ถ่ายทอดเทคโนโลยีแก่ผู้ประกอบการเครื่องปืนดินเผา ต.ค่านเกวียน ณ ห้องประชุมเทศบาลตำบลค่านเกวียน วันที่ 15 ก.ย. 2552
6. บรรยายในการประชุมเรื่อง “การพัฒนาระบวนการผลิตเครื่องเคลือบดินเผาจังหวัดราชบุรี” ณ วิทยาลัยเทคนิค จังหวัดราชบุรี วันที่ 24 พ.ย. 2552
7. เสนอผลงานในการประชุมวิชาการประจำปี 2553 สาขาว.“วิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีเพื่อสังคมโลก” ณ อุทยานวิทยาศาสตร์ประเทศไทย จังหวัดปทุมธานี วันที่ 29-31 มี.ค. 2553

## ๙. บทความที่ส่งไปให้วารสารวาระมิกส์ตีพิมพ์

### เคลือบอุณหภูมิต่ำสำหรับเครื่องปั้นดินเผาด่านเกวียน

### Low Temperature Glaze for Dan Kwian Pottery

สุธรรม ศรีหล่มศัก, อ่อนดามี กมลอนันทร์ และจิตติ รินเสนา

Sutham Srilomsak, Onlamee Kamon-in and Jitti Rinseana

สาขาวิชาวิศวกรรมเซรามิก มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีสุรนารี School of Ceramic Engineering, Suranaree University of Technology

#### บทนำ

เซรามิกเป็นผลิตภัณฑ์ที่ต้องเผาที่อุณหภูมิสูง ผลิตภัณฑ์เซรามิกประเภทสโตร์มแวร์มักจะผ่านการเผาที่อุณหภูมิประมาณ  $1250^{\circ}\text{C}$  เพื่อให้ได้ผลิตภัณฑ์ที่มีเนื้อแท้ การคุณซึ่งน้ำไม่เกิน 3-5 % ใช้ทำภาชนะบนโต๊ะอาหาร (table ware) แจกันและเครื่องประดับได้ เนื่องจากการเปลี่ยนแปลงในทางอุตสาหกรรมเพิ่มขึ้นผู้ประกอบการอุตสาหกรรมเซรามิกจึงพยายามลดต้นทุนของตนทุก ๆ วิธีทาง โดยที่ยังรักษามาตรฐานของสินค้าไว้ตามเดิม การลดต้นทุนผลิตภัณฑ์ที่ดีที่สุดวิธีหนึ่งคือการลดอุณหภูมิในการเผาเพราบนอุกกาจะประหัดเชือเพลิงแล้วยังช่วยลดปัญหามลภาวะจากการเผาใหม่ของเชือเพลิงและแก้ปัญหาโลกร้อนได้อีกด้วย มีงานวิจัยพบว่า “เชือเพลิงที่ใช้ในการเพิ่มอุณหภูมิเตาจากอุณหภูมิห้องไปที่  $1000^{\circ}\text{C}$  มีปริมาณเท่ากับเชือเพลิงที่ใช้ในการเพิ่มอุณหภูมิจาก  $1000^{\circ}\text{C}$  เป็น  $1200^{\circ}\text{C}$ ” (สมนึก ศิริสุนทร, 2552) ดังนั้นผู้ประกอบการสามารถลดต้นทุนเชือเพลิงได้มากกว่า 50 % หากสามารถลดอุณหภูมิในการเผาผลิตภัณฑ์ของเข้าจาก  $1250^{\circ}\text{C}$  เหลือเพียง  $1000^{\circ}\text{C}$

ผลิตภัณฑ์เครื่องปั้นดินเผาด่านเกวียนเป็นผลิตภัณฑ์ที่สร้างขึ้นโดยการหักกับจังหวัดราชสีมาถึงแม่นว่าปัจจุบันนี้ผู้ประกอบการส่วนใหญ่เคลือบผลิตภัณฑ์ของเข้าโดยการทาสีน้ำมันหรือสีน้ำแล้วเคลือบด้วยเคลือก (Shellac) แต่ก็มีผู้ประกอบการค่านเกวียนหลายรายที่ต้องการเคลือบผลิตภัณฑ์ของเข้าด้วยเซรามิก แต่ก็ไม่สามารถทำได้ เพราะไม่มีทุนและไม่มีบุคลากร สำหรับผู้ประกอบการส่วนน้อยที่สามารถทำเครื่องปั้นดินเผาด่านเกวียนชนิดที่มีเคลือบเป็นเซรามิกได้นั้นก็ต้องการลดอุณหภูมิการเผาผลิตภัณฑ์ของตัวเองลงให้ต่ำลงไปกว่าที่ใช้ในปัจจุบันคือประมาณ  $1250^{\circ}\text{C}$  งานวิจัยนี้มีจุดประสงค์ที่จะวิจัยหาสูตรเคลือบที่สูกตัวได้ที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ให้แก่ผู้ประกอบการค่านเกวียน วิธีการลดจุดสูกตัวของเคลือบที่นิยมทำกันคือ การเติมสารลดจุดสูกตัว (flux) เช่น flux มีหลายชนิด (ครุณี-สูตี วัฒนศิริเวช, 2552), (ปรีดา พิมพ์ขาวดำ, 2539), (วรรณฯ ต.แสง จันทร์, 2551), (Kingery, Bowen and Uhlmann, 1991) ที่สำคัญได้แก่ ตะกั่วออกไซด์ ( $\text{PbO}$ ) โซเดียมออกไซด์ ( $\text{Na}_2\text{O}$ ) 硼อนออกไซด์ ( $\text{B}_2\text{O}_3$ ) และแคลเซียมออกไซด์ ( $\text{CaO}$ ) อย่างไรก็ตาม flux บางชนิด เช่น  $\text{PbO}$  เป็นสารมีพิษปัจจุบันจึงไม่นิยมใช้ งานวิจัยนี้พัฒนาสูตรเคลือบที่สูกตัวที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  โดยใช้วัตถุดินที่ไม่มีพิษซึ่งประกอบด้วย 1) เนื้อดินปั้นค่านเกวียนอบและบด (DK) 2) ปีก้ารวมจากเตาเผาที่ใช้ไม้ฟืนเป็นเชือเพลิงที่ค่านเกวียน 3) ทรายบด 4) โคโลไมท์ 5) หัลคัม 6) โซดาแอช 7) ฟริต CG466 8) TOP-BOR 9) บอร์กซ์ โดยนำ

รักคุณข้างต้นมาพสมในสัดส่วนต่างๆ กันเป็นสูตรเคลือบประมาณ 50 สูตร แล้วนำไปเผาที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ปรากฏว่าได้เคลือบที่มีลักษณะที่น่าจะนำไปใช้เคลือบบนผลิตภัณฑ์ได้ประมาณ 25 สูตร ซึ่งเมื่อนำไปเผาแล้ว มีลักษณะต่างๆ กัน มีทั้งที่เป็นเคลือบใส, เคลือบทึบ, เคลือบสีขาว, เคลือบสีเหลือง, เคลือบผิวนัม, เคลือบผิวต้าน, เคลือบที่มีผิวเรียบ และเคลือบที่มีการหดตัวหรือแตกเป็นลายที่มี texture ต่างๆ

### วิธีการทดลอง

#### 1. การเตรียมชิ้นตัวอย่างสำหรับชุดเคลือบ

- 1.1 นำดินด่านเกรียนไปปอกให้แห้งที่อุณหภูมิ  $100^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 24 ชั่วโมง
- 1.2 นำดินที่อบแล้วไปบดด้วยเครื่องบด Discusher ให้ละเอียดแล้วร่อนผ่านตะแกรง 80 เมช
- 1.3 นำดินที่ผ่านการร่อนแล้วไปซึ่งและผสมกับน้ำในอัตราส่วน 5:2 (โดยน้ำหนัก)
- 1.4 ผสมดินให้เข้ากันในกระถางแล้วหมักดินเอาไว้เป็นเวลา 24 ชั่วโมง
- 1.5 จากนั้นนำดินเข้าเครื่องรีดดิน (Extruder) รีดดินเป็นจำนวน 3-4 รอบเพื่อให้ดินเกิดความสม่ำเสมอเป็นเนื้อเดียวกัน

1.6 รีดดินให้มีขนาด กว้าง x ยาว x สูง เท่ากับ  $2.5 \times 4.5 \times 1 \text{ ซม}^3$ . แล้วอบให้แห้ง หลังจากนั้นนำไปเผาในเตาไฟฟ้าอุณหภูมิ  $800^{\circ}\text{C}$  ในบรรยายกาศปกติ ใช้อัตราเร็วในการเพิ่มอุณหภูมิ  $5^{\circ}\text{C}/\text{นาที}$  และยืนไฟเป็นเวลา 2 ชั่วโมง แล้วปล่อยให้เย็นตัวลงด้วยอัตราเร็วในการลดอุณหภูมิ  $10^{\circ}\text{C}/\text{นาที}$  จนถึงอุณหภูมิห้อง จะได้ชิ้นตัวอย่างสำหรับชุดเคลือบ

#### 2. การเตรียมน้ำเคลือบ

- 2.1 ชั่งสูตรส่วนผสมตามที่กำหนดในตารางที่ 1 สูตรละ 100 กรัม ผสมกับน้ำ 100 มิลลิลิตร
- 2.2 เทส่วนผสมทั้งหมดลงในหม้อบดพลาสติกที่ใส่ลูกบดอะลูминิอาไว้ครึ่งหม้อแล้วปิดฝาให้สนิทจากนั้นนำหม้อบดไปใส่ในเครื่องบดแล้วบดเคลือบชั่วโมงที่แสดงในตารางที่ 1 ได้น้ำเคลือบ

#### 3. การชุดเคลือบและการเผาเคลือบ

นำน้ำเคลือบที่ได้มาชุดเคลือบแล้วนำไปเผาในเตาไฟฟ้าที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยืนไฟ 2 ชั่วโมง โดยใช้อัตราการเพิ่มอุณหภูมิ  $5^{\circ}\text{C}/\text{นาที}$  และอัตราการลดอุณหภูมิ  $10^{\circ}\text{C}/\text{นาที}$

### ผลการทดลอง

รูปที่ 1-4 แสดงเคลือบที่มีลักษณะแตกต่างกัน 3 ลักษณะคือ 1) เคลือบใส 2) เคลือบสีขาวซุ่น และ 3) เคลือบมี texture ที่เตรียมขึ้นโดยบดผสม 24 ชั่วโมง ส่วนรูปที่ 5-8 แสดงเคลือบ 1) เคลือบใส 2) เคลือบสีขาวซุ่น (เดี่ยว 3) เคลือบสีเหลือง ที่เตรียมขึ้นโดยบดผสม 3 ชั่วโมง

### วิเคราะห์ผลการทดลอง

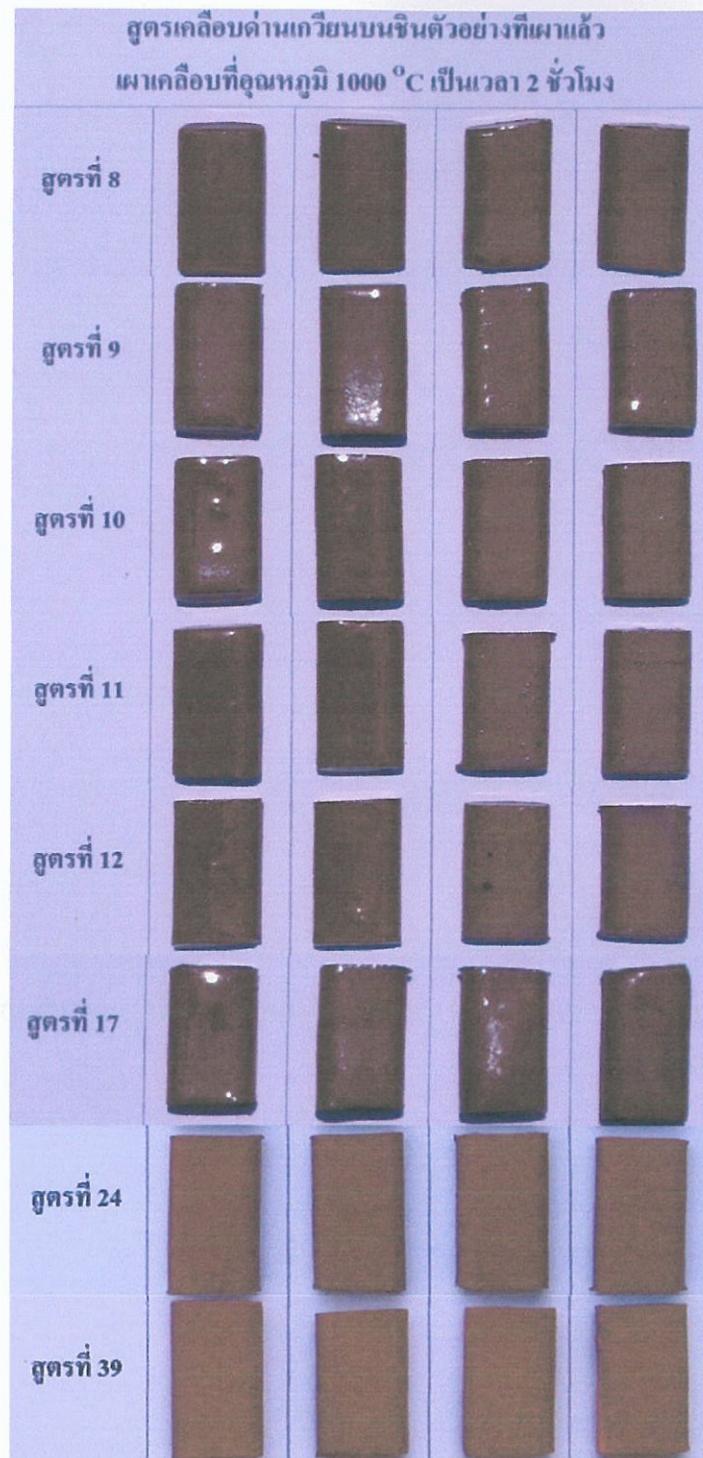
เคลือบที่ได้มีจุดสูกตัวที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  เพราะว่าประกอบด้วยตัวลดจุดหลอมตัวหลายๆ ตัว เช่น ฟริต G466, โซดาแอช, TOP-BOR, ปู๊ด้า, โดโลไมท์ รวมทั้งดินด่านเกรียนเอง การใส่วัตถุดับ火าด้วย ชนิดในตัวส่วนแตกต่างกันทำให้ได้เคลือบที่มีลักษณะแตกต่างกันหลายๆ แบบ นอกจากนี้การบดเคลือบที่ระยะเวลาแต่

ต่างกันจะทำให้ได้เคลือบที่มีลักษณะแตกต่างกันด้วย ตามทฤษฎีแล้วการบดเคลือบนานๆ จะทำให้วัตถุคงในน้ำเคลือบมีขนาดเล็กๆ เคลือบจึงมักจะหดตัว ซึ่งเมื่อเปรียบเทียบรูปที่ 3 และ 4 ก็จะเห็นว่าผลการทดลองเป็นไปตามทฤษฎี

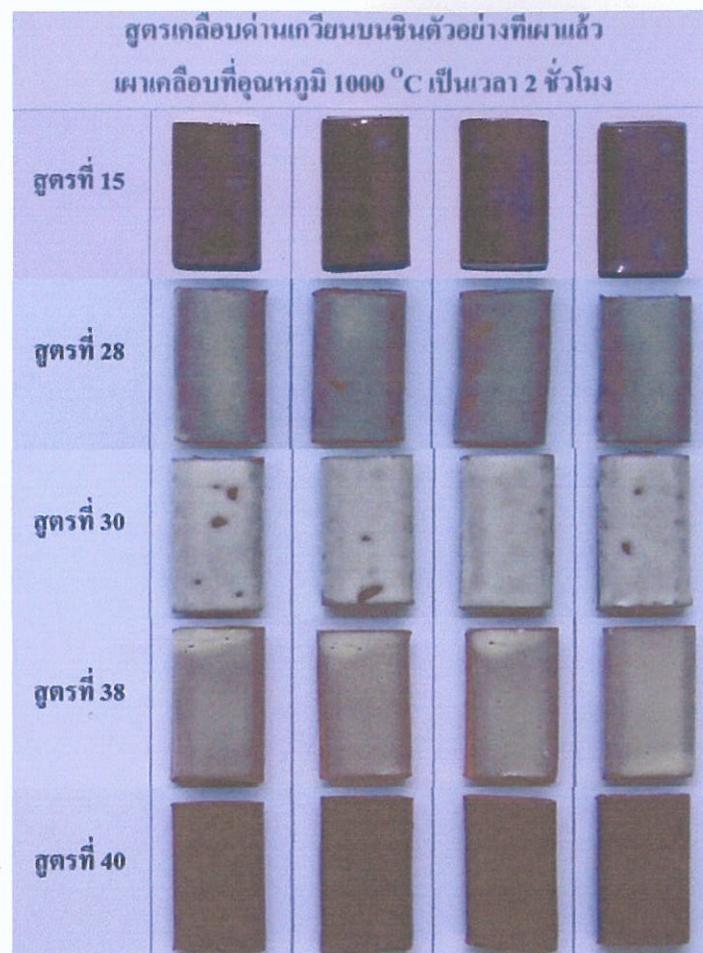
ตารางที่ 1 ส่วนผสมเคลือบทั้งหมด 25 สูตร (ร้อยละ โดยน้ำหนัก)

วัตถุคง สูตรที่	พริต CG466	โซดาแอ๊อก (Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> )	TOP-BOR	DK*	ทรายบด (Quartz)	ปูผ้ารวม (DK Ash)	โดโลไมท์ (Dolomite)	เวลาบด ผสม (ช.m.)
8	5	30	45	15	-	-	5	24
9	5	25	45	15	5	5	-	24
10	5	20	45	15	5	10	-	24
11	5	15	45	15	5	15	-	24
12	5	10	45	15	5	20	-	24
15	-	5	45	25	5	20	-	24
17	-	10	45	25	-	20	-	24
21	10	-	45	25	5	15	-	3
22	15	-	45	25	5	10	-	3
23	20	-	45	25	5	5	-	3, 24
24	25	-	45	25	5	-	-	3, 24
25	10	-	45	15	10	20	-	3
28	25	-	45	10	-	20	-	24
29	-	-	45	15	20	20	-	3
30	-	-	45	10	25	20	-	3, 24
31	-	-	45	15	-	20	20	24
32	-	-	45	10	-	20	25	3, 24
33	10	-	45	15	15	15	-	3
34	10	-	45	10	20	15	-	3
35	15	-	45	15	15	10	-	3, 24
36	15	-	45	10	20	10	-	3, 24
37	20	-	45	15	15	5	-	3, 24
38	20	-	45	10	20	5	-	3, 24
39	25	-	45	15	15	-	-	3, 24
40	25	-	45	10	20	-	-	3, 24

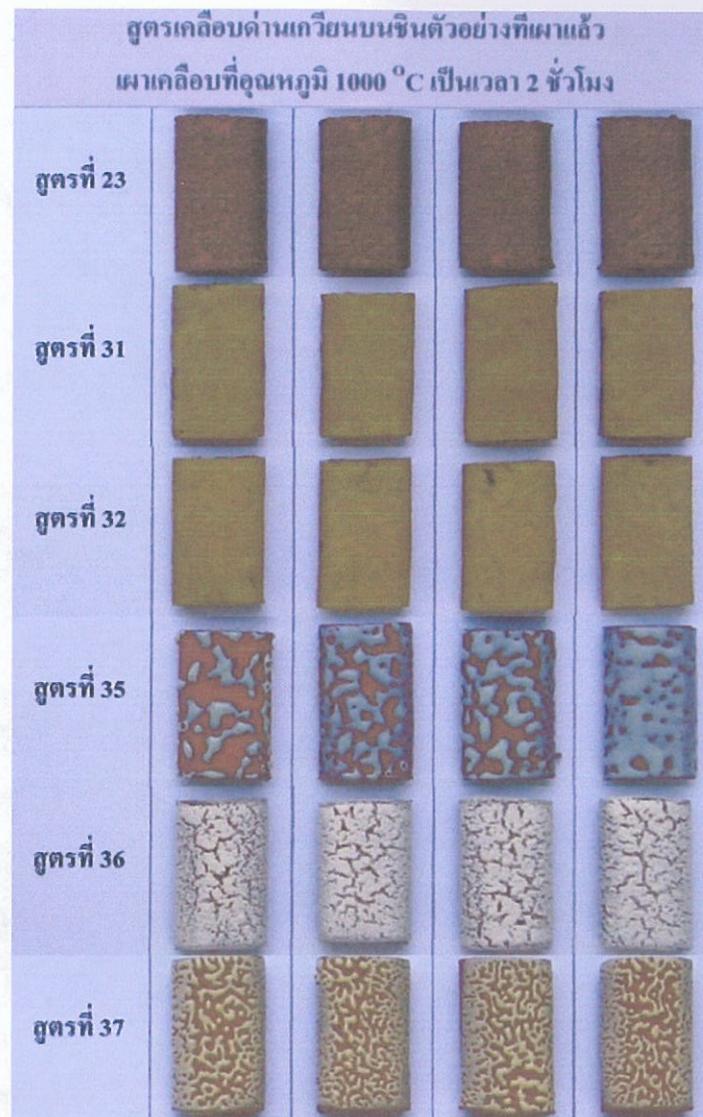
หมายเหตุ : \* คือเนื้อดินปืนค่านเกี้ยวนอบแห้งและร้อนผ่านตะแกรงขนาด 80 เมช



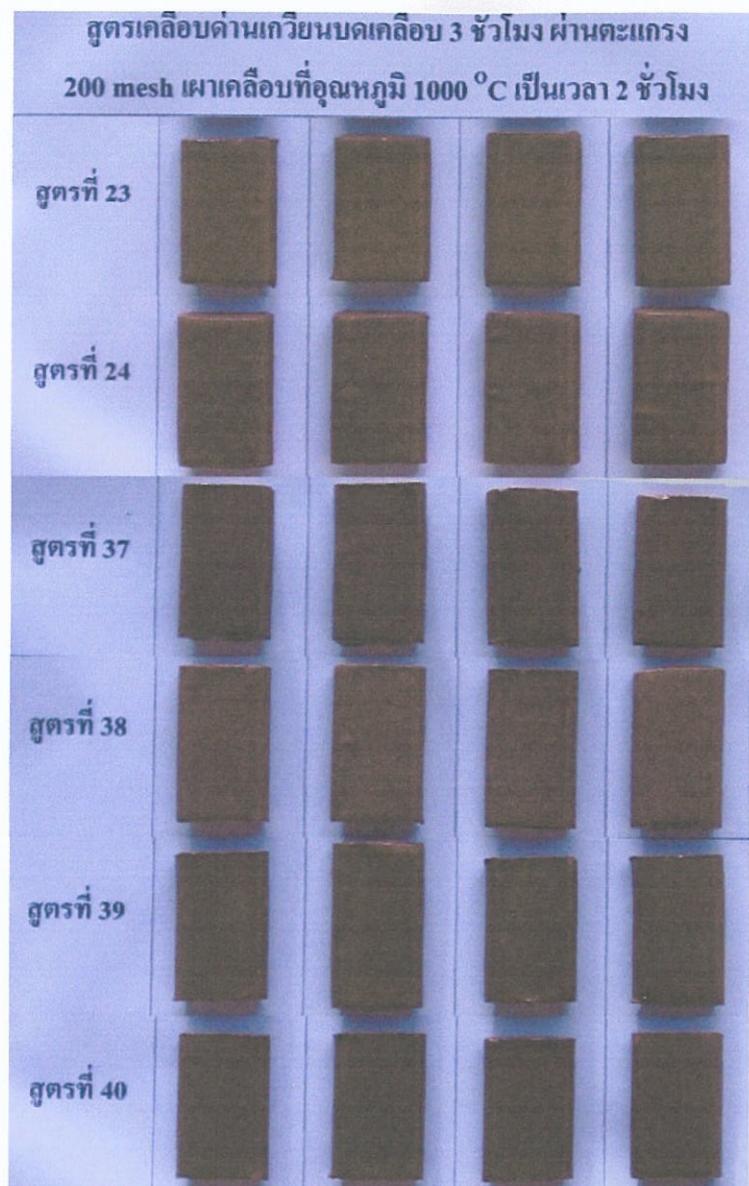
รูปที่ 1 เคลือบใส เครื่องโดยบดผสม 24 ชั่วโมง เพาที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยึนไฟ 2 ชั่วโมง



รูปที่ 2 เคลือบสีขาวขุ่น เตรียมโดยบดผสม 24 ชั่วโมง เผาที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยืนไฟ 2 ชั่วโมง



รูปที่ 3 เคลือบที่มี texture เดรีบมโดยบดผสม 24 ชั่วโมง เผาที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยืนไฟ 2 ชั่วโมง



รูปที่ 4 เคลือบใส เตรียมโดยบดผสม 3 ชั่วโมง เผาที่อุณหภูมิ 1000 °C ยืนไฟ 2 ชั่วโมง



รูปที่ 5 เคลือบตีขาวญี่ปุ่น เตรียมโดยบดผสม 3 ชั่วโมง เผาที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยืนไฟ 2 ชั่วโมง



รูปที่ 6 เคลือบสีเหลือง เตรียมโดยบดผสม 3 ชั่วโมง เพาที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยืนไฟ 2 ชั่วโมง

## สรุป

งานวิจัยนี้ประสบความสำเร็จในการวิจัยและพัฒนาสูตรเคลือบ 25 สูตรสำหรับเครื่องปั้นดินเผาที่ใช้เนื้อดินปั้นค่านเกรียนที่ผ่านการเผา biscuit ก่อนชุบเคลือบ และหลังจากชุบเคลือบแล้วนำไปเผาในเตาไฟฟ้าที่อุณหภูมิ  $1000^{\circ}\text{C}$  ยืนไฟ 2 ชั่วโมง สูตรเคลือบเหล่านี้มีทั้งเป็นเคลือบใส สีขาวสุ่น สีเหลือง ผิวเรียบเป็นมันวาว หรือผิวค้าน สูตรเคลือบเหล่านี้ทำขึ้นจากวัตถุดินที่หาง่าย ราคาถูกและที่สำคัญคือไม่มีสารมีพิษ เช่น ตะกั่วเป็นส่วนประกอบ

อย่างไรก็ตามยังต้องมีการค้นคว้าและพัฒนาต่อไปอีกหากจะนำสูตรเคลือบที่ได้ไปเคลือบบนผลิตภัณฑ์ที่เผาในเตาที่ใช้ไม้ฟืนเป็นเชื้อเพลิงที่ค่านเกรียน ทั้งนี้ เพราะว่าบรรยายกาศและอุณหภูมิในการเผาในเตาค่านเกรียนแตกต่างจากบรรยายกาศในเตาไฟฟ้ามาก กล่าวคือบรรยายกาศในเตาไม้ฟืนเป็นแบบกึ่งๆ รีดกัชั่น ซึ่งเกิดจากการเผาใหม่ไม่สมบูรณ์ของไม้ฟืนขณะที่บรรยายกาศในเตาไฟฟ้าเป็นบรรยายกาศแบบออกซิเดชัน นอกจากนี้ในเตาไม้ฟืนที่ค่านเกรียนยังมีฝุ่นและควันที่ถอยมาเป็นพิษของผลิตภัณฑ์ได้ด้วย ที่สำคัญคืออุณหภูมิในเตาไม้ฟืนที่ค่านเกรียนมีความแตกต่างกันมาก ไม่แต่เฉพาะจุดที่วางแผนชิงงานต่างกันจะมีอุณหภูมิต่างกันเท่านั้นแม้แต่ที่จุดเดียวกันที่คนละระดับความสูงก็ยังมีอุณหภูมิแตกต่างกันอีกด้วย จะต้องมีการทำวิจัยเพิ่มอีกหน่อยระหว่างหากจะนำสูตรเคลือบที่ได้ไปเคลือบบนผลิตภัณฑ์ที่เผาในเตาไม้ฟืนที่ค่านเกรียน

สูตรเคลือบที่คิดค้นจากงานวิจัยนี้จะช่วยให้ประหยัดเชื้อเพลิงในการเผาผลิตภัณฑ์ได้ประมาณ 50 % เพราะว่าจะสามารถลดอุณหภูมิการเผาจากเดิมที่ใช้ทั่วๆ ไปที่  $1200^{\circ}\text{C}$  เหลือเพียงเพาที่  $1000^{\circ}\text{C}$  และในอนาคตหากสามารถพัฒนาสูตรเคลือบที่สามารถนำไปใช้กับเนื้อดินปั้นที่ไม่ผ่านการเผา biscuit ก่อนนำไปชุบเคลือบได้ก็จะดียิ่งขึ้น เพราะจะช่วยให้ประหยัดค่าใช้จ่ายในการเผาให้แก่ผู้ประกอบการ ได้อีกเกือบ 30 % และยังจะช่วยลดปัญหาฝุ่นควันจากการเผาและแก้ปัญหาโลกร้อนเป็นผลพลอยได้อีกด้วย