

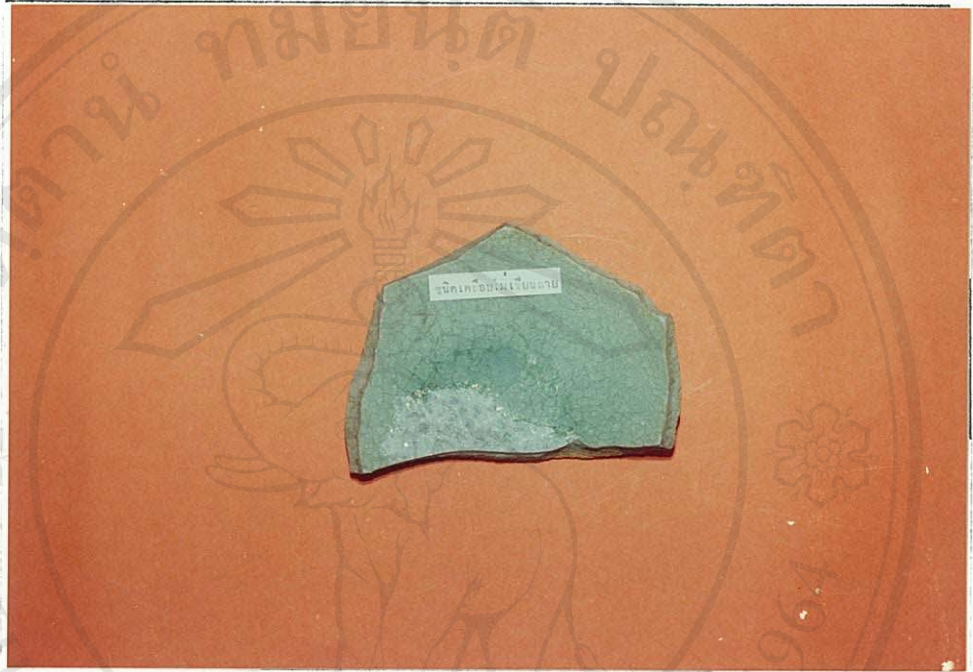
ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

Copyright© by Chiang Mai University

All rights reserved

ภาคผนวก ก

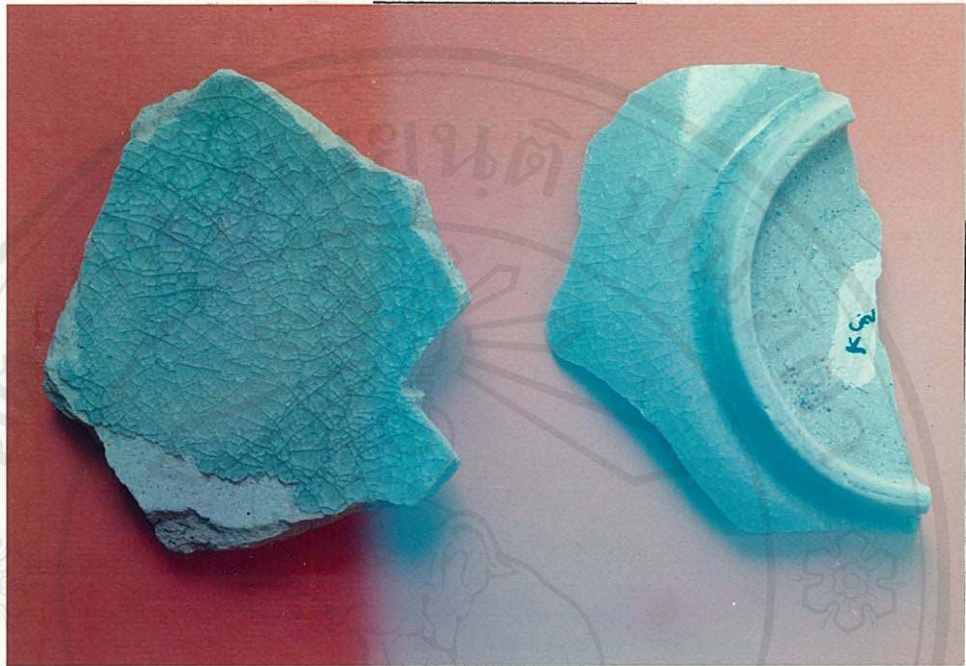
ผลิตภัณฑ์เวียงกาหลง



รูป ก.1 ผลิตภัณฑ์เคลือบไม้เขียนลาย กาหลง



รูป ก.2 ผลิตภัณฑ์ KK_๘ วังเหนือ ลำปาง



รูป ก.3 ผลิตภัณฑ์ KC_2 สันมะเค็ด กาหลง



รูป ก.4 ผลิตภัณฑ์ KC_1 สันมะเค็ด กาหลง

ผลิตภัณฑ์สีกำแพง



รูป ก.5 ผลิตภัณฑ์ C₂ เคลือบไม่เสียหาย



รูป ก.6 ผลิตภัณฑ์ C₇ เคลือบเสียหาย



รูป ก.7 ผลิตภัณฑ์ชนิดเคลือบเขียนลายจากตึกสิริเกต

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

Copyright© by Chiang Mai University

All rights reserved

ภาคผนวก ข.

ตัวอย่างการคำนวณเปอร์เซ็นต์โลหะออกไซด์ในตัวอย่างผลิตภัณฑ์

จากตาราง 3.13 วัดความเข้มข้นของแคลเซียมไอออนของ KK_6 ครั้งที่ 1 ได้เท่ากับ 0.014 ppm

การคำนวณ

สารละลาย	1 มล.	มี Ca^{2+} ไอออน	0.014×10^{-6}	กรัม
"	100 "	" "	$0.014 \times 10^{-6} \times 100$	กรัม
			<hr style="width: 50%; margin: 0 auto;"/>	
			1	
			= 0.014×10^{-4}	กรัม

แต่ปริมาณ Ca^{2+} ไอออน 0.014×10^{-4} กรัม มาจาก 2 มล. ของ น.น. KK_6 0.2032 กรัม ที่ถูกทำเป็นสารละลาย 100 มล.

ดังนั้น สารละลาย	2 มล.	มี Ca^{2+} ไอออน	0.014×10^{-4}	กรัม
"	100 "	" "	$0.014 \times 10^{-4} \times 100$	กรัม
			<hr style="width: 50%; margin: 0 auto;"/>	
			1	

			= 0.007×10^{-2}	กรัม
เปอร์เซ็นต์ Ca^{2+} ในตัวอย่าง			= $0.007 \times 10^{-2} \times 100$	
			<hr style="width: 50%; margin: 0 auto;"/>	
			0.2032	

$$= 0.03 \%$$

% CaO

$$= \% \text{Ca}^{2+} \times \frac{M_{\text{CaO}}}{M_{\text{Ca}}}$$

% CaO ในเนื้อดินปั้น KK_6 ครั้งที่ 1

$$= 0.03 \times 1.40$$

$$= 0.04 \%$$

ประวัติการศึกษา

วุฒิ	ชื่อสถาบัน	ปีการศึกษาที่จบ
มัธยมศึกษาตอนปลาย (ม.ศ.5)	โรงเรียนเสนา "เสนาประสิทธิ์" จังหวัดพระนครศรีอยุธยา	2525
ประกาศนียบัตรวิชาการศึกษา- ชั้นสูง (ป. กศ. สูง)	วิทยาลัยครูพระนครศรีอยุธยา จังหวัดพระนครศรีอยุธยา	2527
ศึกษาศาสตร์บัณฑิต (ศษ.บ.)	มหาวิทยาลัยสุโขทัยธรรมมาธิราช	2530

ตำแหน่งและสถานที่ทำงานที่ทำมาจนถึงปัจจุบัน

อาจารย์ 1 ระดับ 3 โรงเรียนลาดบัวหลวงไพโรจน์วิทยา
อำเภอลาดบัวหลวง
จังหวัดพระนครศรีอยุธยา

ตั้งแต่ปี 2528 จนถึงปัจจุบัน