ชื่อเรื่องวิทยานิพนธ์

ส่วนประกอบทางเคมีในดินแดงจากบ้านม่อนจังหวัดเชียงราย

และการประยุกต์

ชื่อผู้เชียน

นางสาวเสาวภา โชติสุวรรณ

วิทยาศาสตรมหาบันทิด

สาชาวิชาเคมี

คณะกรรมการสอบวิทยานิพเธ๋

รองศาสตราจารย์ ดร.ประศักดิ์ ถาวรยุติการต์ ประธานกรรมการ รองศาสตราจารย์ ดร.กาญจนะ แก้วกำเนิด กรรมการ ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.โกศล สาระเวก กรรมการ

บทคัดย่อ

ได้ศึกษาส่วนประกอบทางเคมีผละสมบัติทางกายภาพของคินแดงจากบ้านม่อนจังหวัดเชียงราย พบว่ามีส่วนประกอบทางเคมีตั้งนี้ ชีลิกา 55.68% อลูมินา 21.15% เฟอร์ริกออกไซด์ 6.87% ติเตเนียมออกไซด์ 0.62% แคลเชียมออกไซด์ 0.93% แมกนีเซียมออกไซด์ 0.14% โซเดียมออกไซด์ 3.40% โพแทสเซียมออกไซด์ 2.14% และน้ำหนักที่สูญหายไปหลังจากการเผา 8.82% ดินแดงบ้านม่อนมีความเป็นกรด pH 3.40 - 3.46 มีการกระจายขนาดอนุภาคอยู่ในช่วงน้อยกว่า 4 ไมครอน มากที่สุดคือ 75.6% ส่วนประกอบทางแร่ประกอบด้วย เคโอลิในท์ และควอดซ์เป็นหลัก สมบัติหลังการเผาที่อุณหภูมิ 800 - 1250° ซี มีการหดตัว 5 - 18% ความพรุนตัว 0 - 24% การศึกษาหาส่วนผสมที่เหมาะสมในการทำผลิตภัณฑ์เชรามิกที่มีเนื้อสีแดง พบว่าส่วนผสมที่ดีที่สุด ประกอบด้วย ทัลคัม 15% วอลลาสโตไนท์ 10% ดินดำแม่ริม 10% และดินแดงบ้านม่อนจังหวัด เชียงราย 65% โดยเผาผลิตภัณฑ์ที่อุณหภูมิ 1060° ซี มีการหดตัว 8% ความพรุนตัว 7% ส่วน ประกอบทางเคมีหลังเผาของส่วนผสมนี้มีดังนี้ ชิลิกา 60.81% อลูมินา 21.97% เฟอร์ริกออก ไซด์ 5.75% ติเตเนียมออกไซด์ 0.25% แคลเซียมออกไซด์ 3.41% แมกนีเซียมออกไซด์ 3.74% โซเดียมออกไซด์ 0.13% โพแทสเซียมออกไซด์ 3.80% และสำหรับส่วนผสมที่เหมาะสม ในการทำกระเบื้องดินเผาชนิดไม่เคลือบคือ ดินแดงบ้านม่อน 60% เฟลสปาร์ 20% ไพโรนิลไลท์ 10% และทัลคัม 10% โดยเผาที่อุณหภูมิ 1150° ซี มีการหดตัวโดยปริมาตร 6% และความพรุนตัว 13%

Thesis Title Chemical Constituents of Red Clay from Ban Mon

Chiang Rai and Its Applications

Author

Miss Saowapa Chotisuwan

M.S.

Chemistry

Examining Committee:

Assoc.Prof.Dr.Prasak Thavornyutikarn Chairman
Assoc.Prof.Dr.Kanchana Keowkamnerd Member
Assist.Prof.Dr.Kosol Sarawek Member

Abstract

The chemical constituents and some physical properties of red clay from Ban Mon Chiang Rai were studied. It was found that it had 55.68% Sio₂, 21.15% Al₂O₃, 6.87% Fe₂O₃, 0.62% TiO₂, 0.93% CaO, 0.14% MgO, 3.40% Na₂O, 2.14% K₂O and 8.82% loss on ignition. It was slightly acidic red clay of pH 3.40 - 3.46 and 75.6% of the particle size distribution were in the range of less than 4 micrometer. Its main mineral compositions were kaolinite and quartz. The properties after firing at 800 - 1250°C of this red clay were 5 - 18% firing shrinkage and 0 - 24% porosity. The best body mixture for making "Terra Cotta" ceramic products was consisted of 15% talcum, 10% wollastonite, 10% Mae Rim clay and 65% Ban Mon red clay. Then the products were fired at 1060°C giving a product which had 8% firing shrinkage, 7% porosity and the chemical constituents were $60.81\% \text{ SiO}_2$, $21.97\% \text{ Al}_2\text{O}_3$, $5.75\% \text{ Fe}_2\text{O}_3$, $0.25\% \text{ TiO}_2$, 3.41% CaO, 3.74% MgO, 0.13% Na_2O and 3.80% K_2O . The most suitable body mixture for non-glazed tile were 60% Ban Mon red clay, 20% feldspar, 10% pyrophyllite and 10% talcum. The firing temperature was 1150°C and this product had 6% firing volume shrinkage and 13% porosity.