พัชร์วไล พงษ์พานิช : อัตราการกัดกร่อนอิฐเก่าจากก๊าซซัลเฟอร์ไดออกไซด์ (CORROSION RATE OF HISTORICAL BRICK BY SULFUR DIOXIDE) อาจารย์ที่ปรึกษา : อาจารย์ ดร. สุรัตน์ บัวเลิศ อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ร่วม : รองศาสตราจารย์ ดร.สมใจ เพ็งปรีชา, 180 หน้า. ISBN 974-53-1321-1

วัตถุประสงค์ของงานวิจัยนี้ เพื่อศึกษาการกัดกร่อน และสร้างสมการ ที่ใช้ในการคาดคะเนการ กัดกร่อนของวัสดุ 4 ชนิด ได้แก่ อิฐเก๋า, อิฐบัจจุบัน, ปูนปั้นเก๋า และปูนปั้นบัจจุบัน โดยทำการ ขอกแบบและพัฒนาเครื่องมือเพื่อสร้างสภาวะสมมติในการทดสอบการกัดกร่อนแบบเร่ง โดยให้วัสดุ สัมผัสก๊าซซัลเฟอร์ไดออกไซด์ที่ความเข้มข้น ต่างๆ 5 ความเข้มข้น ได้แก่ 50, 100, 200, 400 และ 800 ส่วนในล้านส่วน เป็นระยะเวลา 10 สัปดาห์ ที่อุณหภูมิ 29.5 ± 2 องศาเซลเซียส และที่ความขึ้น สัมพัทธ์ 65 ± 10 เปอร์เซนต์ แล้วศึกษาการกัดกร่อนที่เกิดขึ้น ได้แก่ ศึกษาลักษณะพื้นผิวของวัตถุด้วย กล้องจุลทรรศน์อิเลคตรอนแบบส่องกราด วิเคราะห์โครงสร้างวัสดุด้วยเทคนิคการเลี้ยวเบนของรังสี เอ็กซ์ และทำการหาเปอร์เซนต์น้ำหนักที่หายไป เพื่อนำไปคำนวณหาสมการอัตราการกัดกร่อน จากผล การทดลองพบว่าหลังสัมผัสก๊าซซัลเฟอร์ไดออกไซด์มีเกลือซัลเฟอร์ไดออกไซด์ และวัสดุมีน้ำหนัก หายไป โดยอัตราการกัดกร่อนขึ้นอยู่กับความเข้มข้นของก๊าซซัลเฟอร์ไดออกไซด์ เวลาในการสัมผัส และชนิดของวัสดุ ซึ่งวัสดุที่สัมผัสก๊าซซัลเฟอร์ไดออกไซด์ที่ความเข้มข้นสูง จะเกิดการกัดกร่อนสูง โดย วัตถุที่เกิดการกัดกร่อนมากที่สุด ได้แก่ ปูนปั้นเก๋า รองลงมาคือปูนปั้นปัจจุบัน, อิฐเก๋า และอิฐบัจจุบัน ตามลำดับ และระยะเวลาที่วัสดุสัมผัสก๊าซซัลเฟอร์ไดออกไซด์นานก็ยิ่งเกิดการกัดกร่อนเพิ่มมากขึ้น เรื่อยๆ

สาขาวิชาวิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม ปีการศึกษา 2547 ลายมือชื่อนิสิต <u>พัชร์ว ล พงช์พา</u>นิช ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม

170161

4589115920: MAJOR ENVIRONMENTAL SCIENCE

KEYWORD: CORROSION RATE / HISTORICAL BRICK / SULFUR DIOXIDE PATWALAI PONGPANICH: CORROSION RATE OF HISTORICAL BRICK BY SULFUR DIOXIDE. THESIS ADVISOR: SURAT BUALERT Ph.D. THESIS CO-ADVISOR: ASSOC. PROF. SOMJAI PENGPRICHA., 180 pp. ISBN 974-53-1321-1

The objective of this research is to study corrosion and determine the equations for prediction of corrosion of historical brick, modern brick, historical stucco and modern stucco. The methodology was to develop a tool system to produce results under predetermined conditions for accelerative corrosion testing and setting those materials' contact at 5 concentrations of sulfur dioxide. The concentrations are 50, 100, 200, 400 and 800 parts per million for a period of 10 weeks under 29.5 ± 2 °C and 65 ± 10 % relative humidity. The test materials' surface appearance was analyzed by Scanning Electron Microscope. The test materials' structure was analyzed by X-ray diffraction and establishing the rate of corrosion, (%), in order to develop a formula for calculating corrosion. After the experiment, it was found sulfate salts on material and had weight loss. The corrosion rate of material depended on sulfur dioxide concentration, exposure time and type of material that the materials which were exposed to highly concentrated sulfur dioxide were more corroded. Additionally, the most-corroded material was historical stucco, followed by modern stucco, historical brick and, lastly, modern brick. The duration of sulfur dioxide contact also effected the corrosion level, with longer exposures causing more corrosion.

Field of Study Environmental Science Academic year 2004

Student's signature Patrialai Pangpanich

Advisor's signature Somul Reposed