

ชื่อ เรื่องการค้นคว้าแบบอิสระเชิงวิทยาศาสตร์ เทคนิคการวิเคราะห์ปริมาณธาตุที่เป็นองค์

ประกอบสำคัญโดยวิธี เอ็กซ์เรย์ฟลูออเรสเซนซ์

ชื่อผู้เขียน

นายทองเจือ อินทิตชัย

วิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต

สาขาการสอนนิสิทิส

คณะกรรมการตรวจสอบการค้นคว้าแบบอิสระเชิงวิทยาศาสตร์

ผศ. ดร. นรา จิรภัทรนิมล

ประธานกรรมการ

ผศ. วิวัฒน์ ตียาสุนทรานนท์

กรรมการ

ผศ. สมศรี สิงขรัตน์

กรรมการ

### บทคัดย่อ

การวิเคราะห์เชิงปริมาณของธาตุที่เป็นองค์ประกอบสำคัญในสารตัวอย่าง ด้วยวิธี เอ็กซ์เรย์ฟลูออเรสเซนซ์ ได้อาศัยการวัดค่าสัมประสิทธิ์การดูดกลืนของสารตัวอย่าง โดยการเติมสารตัวอย่างด้วยสารประกอบบางอย่าง ความเข้มของรังสีเอ็กซ์เฉพาะตัวที่เปล่งออกมาจากสารตัวอย่าง ของผสม และสารมาตรฐาน ได้นำมาใช้คำนวณหาค่าสัมประสิทธิ์การดูดกลืนและเปอร์เซ็นต์ของธาตุ ชุดการทดลองประกอบด้วย เครื่องกำเนิดรังสีเอ็กซ์ชนิดท่อแคโทด และหลอดรังสีเอ็กซ์ที่ทำด้วยโมลิบดีนัม เป่าตัวที่สอง หัววัดรังสีเอ็กซ์แบบซิลิกอนลิเทียม และเครื่องวิเคราะห์สัญญาณชนิดแอมป์แอมป์ รัน 35 พลัส ตัวอย่างที่ใช้ในการทดลองคือสารประกอบสังกะสีออกไซด์ สทรอนเซียมคาร์บอเนต และดีบุกไดออกไซด์ สำหรับการวิเคราะห์ปริมาณของธาตุสังกะสี สทรอนเซียม และดีบุกตามลำดับ ส่วนของผสมเตรียมจากการเติมผงแคลเซียมคาร์บอเนตลงในสังกะสีออกไซด์ และสทรอนเซียมคาร์บอเนต สำหรับกรณีของดีบุกไดออกไซด์ ได้เติมด้วยผงทองแดงออกไซด์ สารมาตรฐานที่ใช้ในการทดลองคือสังกะสีคลอไรด์ สทรอนเซียมคลอไรด์ และดีบุกออกไซด์ ตัวอย่างทั้งหมดซึ่งมีลักษณะเป็นผงถูกอัดให้เป็นเม็ดขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 1 นิ้ว ผลการทดลองพบว่า ปริมาณของสังกะสี สทรอนเซียม และดีบุกในสารประกอบสังกะสีออกไซด์ สทรอนเซียมคาร์บอเนต และดีบุกไดออกไซด์มีค่าเท่ากับ 80.8 %, 61.4 % และ 73.5 % เทียบกับค่าจริงซึ่งเท่ากับ 80.4 %, 59.4 % และ 78.8 % ตามลำดับ

Research Title Quantitative Analysis of Major Elements Using X-ray  
Fluorescence Technique

Author Mr. Thongjui Inchidjuy

M.S. Teaching Physics

Examining Committee :

Asst. Prof. Dr.Nara Chirapatpimol	Chairman
Asst. Prof. Viwat Teeyasoontranont	Member
Asst. Prof Somsorn Singkarat	Member

### Abstract

The quantitative analysis of major element in a sample by X-ray fluorescence method was based on the direct determination of matrix effect. This was done by adding the sample with certain compound. The fluorescence intensities from the sample, the mixture and the standard were then used to determine the matrix effect as well as the element concentration. The experimental setup consisted of Debye flex X-ray generator with Mo-target X-ray tube, a secondary target, a Si(Li) detector, and a Canberra series 35 plus MCA. The powder compounds of ZnO, SrCO<sub>3</sub> and SnO<sub>2</sub> were used as unknown samples for the determination of Zn, Sr, and Sn respectively. Mixtures were made by adding CaCO<sub>3</sub> powder to the ZnO and SrCO<sub>3</sub> samples, while in the case of SnO<sub>2</sub> the addition was made with CuO powder. The ZnCl<sub>2</sub>.7H<sub>2</sub>O, SrCl<sub>2</sub>.6H<sub>2</sub>O and SnO compounds were used as standards. All powder samples were then pressed into one inch diameter pellet. As a result, the concentrations of Zn, Sr and Sn in ZnO, SrCO<sub>3</sub> and SnO<sub>2</sub> were found to be 80.8 %, 61.4 % and 73.5 % compared with the known values of 80.4 %, 59.4 % and 78.8 % respectively.