ชื่อ เรื่องการค้นคว้าแบบอิสระ เชิงวิทยานิพนฐ์ เทคนิคการวิ เคราะห์ปริมาณธาตุในโลหะผสม โดยวิธี เอ็กซ์ เรย์ฟลูออ เรส เชนซ์

ชื่อผู้เขียน

นายพัฒนสุข ชำนินอก

วิทยาศาสตรมหาบัณฑิต สาขาการสอนพิสิกส์

คณะกรรมการตรวจสอบการค้นคว้าแบบอิสระเชิงวิทยานิพนธ์

ผศ ดร นรา จิรภัทรพิมล

ประธานกรรมการ

ผศ.ดร.วีระพงษ์ แพสุวรรณ

กรรมการ

อ. ดุษฎี สุวรรณขอร

กรรมการ

บทคัดย่อ

วัตถุประสงค์ของงานวิจัยนี้เพื่อศึกษาและพัฒนาเทคนิคการวิเคราะห์ปริมาณชาตุใน
โลหะผสม โดยวิธีเอ็กซ์เรย์ฟลูออเรสเซ็นซ์ หลักการวิเคราะห์ได้อาคัยทฤษฎีของ fundamental parameter ซึ่งสารมาตรฐานที่ใช้อ้างอิงนั้นไม่จำเป็นต้องเป็นโลหะผสม ชุดการทดลองเป็นแบบ energy dispersive tube-excited x-ray fluorescence หัววัดรังสีเอ็กซ์ เป็นแบบสารกิ่งตัวนำ Si(Li) ที่มีอำนาจจำแนกผลังงานสูง ผลการวิเคราะห์ตัวอย่างโลหะผสม 11 ตัวอย่างที่ทราบค่าพบว่า ความเข้มของชาตุต่างๆ ที่วิเคราะห์ได้ใน 8 ตัวอย่าง ส่วนใหญ่แตกต่างจากค่าจริงไม่เกิน 5 เปอร์เซนต์ แต่อีกใน 3 ตัวอย่าง ผลการวิเคราะห์แตกต่างจากค่าจริงประมาณ 5-12 เปอร์เซนต์ ซึ่งสาเหตุเกิดจากสารตัวอย่างดังกล่าวมีธาตุอลูมิเนียมที่ระบบไม่สามารถตรวจวัดได้ผสมอยู่เกือบ 10 เปอร์เซนต์

rights reser

Research Title

Quantitative Analysis of Alloy Using X-ray

Fluorescence Technique

Author

Pudtanasuk Chamninork

M.S

Teaching Physics

Examining Committee:

Assist. Prof. Dr. Nara Chirapatpimol

Chairman

Assist. Prof. Dr. Weerapong Pairsuwan

Member

Lecturer Dusadee Suwannakachorn

Member

The purpose of this work was to study and to develop a technique for quantitative analysis of alloy by X-Ray Fluorescence The analytical principle was based on the fundamental method. parameter theory in which the reference standards were not necessarily The experimental set up was the energy dispersive to be alloys. tube-excited X-rays fluorescence system. The high energy resolution Si(Li) semiconductor detector was employed as x-rays detector. As a result in the analysis of 11 alloy samples, most of the elemental concentrations in 8 samples were found to agree within 5 percents with the known values. Whereas, in the other 3 samples, the experimental results differed from the known values by 5 - 12 percents. The large discrepancies in the 3 samples were due to the fact that these samples contain about 10 percents of aluminium for which this work did not take into account.