

ชื่อ-สกุล ผู้เสนอ กมลภา สาธิตธาดา สาขาวิชา: กายภาพ เกษตร
 นาย น.ส. นาง ทร. อ. ผศ. รศ. ศ.
 ชีวภาพ วิศวกรรม-เทคโนโลยี
ที่ทำงาน ภาควิชาฟิสิกส์ คณะครุศาสตร์อุตสาหกรรมและวิทยาศาสตร์ วิทย-ศึกษา ทรัพย์-แวดล้อม
สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี โทร. 427-0039 ต่อ แพทย์ ทัวไป
714

IDENTIFICATION OF EXOTHERMIC MIXTURES BY X-RAY DIFFRACTION.

Gannaga Satittada* and Pongsri Pongnakintr**

*Department of Physics, Faculty of Industrial Education and Science, KMITT, Bangkok 10140.

**Department of Science, Institute of Technology and Vocational Education, Technical Khon-Kaen Campus.

The exothermic reaction is produced when the exothermic mixtures are heated at high temperature about 1400°C. They are used for conserving heat like insulator on ingot surface and in casting metals i.e., iron, bronze. The quality analysis in this mixtures is necessary to improve the effectiveness of using this mixtures for conserving heat in ingot hot tops. In this experiment, the quality identification technique of mixture compounds was considered. However, the diffraction patterns from the powder photograph are difficult to identify because many compound are mixed in the mixtures. For solving this problem, they were categorized in several size, colour and characteristic. Then, the diffraction patterns of each sample was given by the powder method, using Guinier-Hagg focussing camera. The d-spacing from the patterns were compared with the JCPDS card for identification. It is found if x-ray fluorescence analysis is previously performed to identify chemical composition in the mixtures, the identification by x-ray diffraction method will give the best results.

การวิเคราะห์สารเอ็กโซเทอร์มิกด้วยวิธีรังสีเอ็กซ์

กมลภา สาธิตธาดา*และพงษ์ศรี พงศ์นคินทร์**

*ภาควิชาฟิสิกส์ คณะครุศาสตร์อุตสาหกรรมและวิทยาศาสตร์ สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี

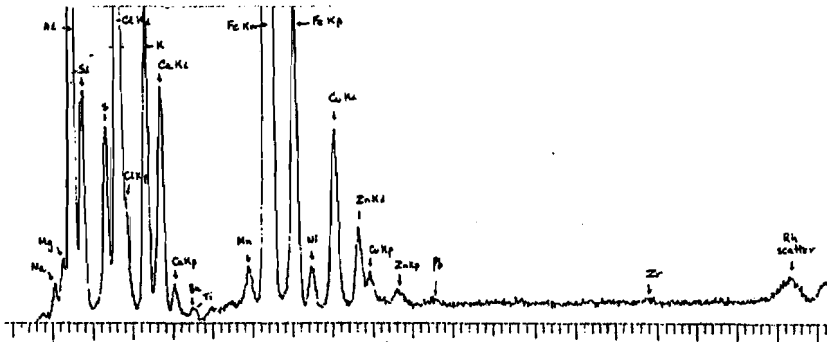
**แผนกวิทยาศาสตร์ วิทยาลัยเทคโนโลยีและอาชีวศึกษา วิทยาเขตเทคนิคขอนแก่น จ.ขอนแก่น 40000

สารเอ็กโซเทอร์มิก เป็นสารผสมที่ทำปฏิกิริยาคายความร้อน เมื่อถูกกระตุ้นด้วยความร้อนสูงถึง 1400°C และยังทำหน้าที่เป็นฉนวนความร้อน ทำให้โลหะเหลวที่อยู่ภายใต้การปกคลุมของสาร เอ็กโซเทอร์มิกนี้ยังคงมีอุณหภูมิสูง และอยู่ในภาวะหลอมเหลวต่อไป สารผสมนี้จะใช้ในการหล่อเหล็กและโลหะอื่น ๆ การศึกษาวิเคราะห์ชนิดขององค์ประกอบที่มีอยู่ในสารนี้ เป็นส่วนหนึ่งที่จะจำเป็นในการปรับปรุงสารผสมให้มีประสิทธิภาพในการเพิ่มความร้อน ในการศึกษารวิเคราะห์ชนิดนี้ จะไม่สามารถหาได้จากการถ่ายภาพผลึกผงของตัวอย่างเพียงภาพเดียว เนื่องจากองค์ประกอบในสารผสมนี้มีเป็นจำนวนมาก ภาพที่ถ่ายได้จึงเป็นภาพรวมซึ่งยากในการวิเคราะห์ ดังนั้นจึงต้องมีการสกัดแยกสารผสมออกตามสี, ขนาด และรูปร่าง รวมถึงสมบัติบางประการและแยกมาทำการถ่ายภาพผลึกผงด้วยกล้องกีเเนียร์-เฮค ชนิดปรับโฟกัส วิเคราะห์หาชนิดโดยเทียบกับ JCPDS ทั้งนี้ได้ทำการวิเคราะห์สารผสมด้วยวิธีเอ็กซ์เรย์ฟลูออเรสเซนซ์ ว่าประกอบด้วยธาตุทางเคมีใดมาก่อน และพบว่า การวิเคราะห์ชนิดองค์ประกอบในสารผสมนี้ โดยการถ่ายภาพผลึกผงจะเป็นวิธีที่ให้ผลดีที่สุด

ชื่อเรื่อง (ไทย) การวิเคราะห์สารเอกซโพเทอร์มิกด้วยวิธีรังสีเอกซ์

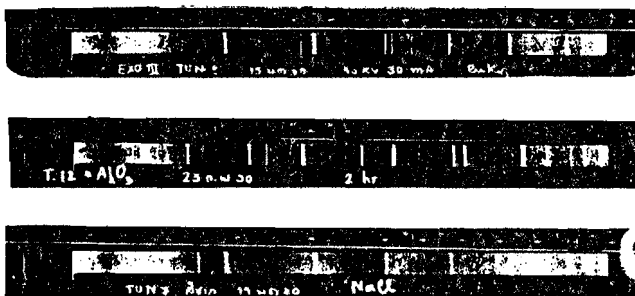
ผลการทดลอง

การวิเคราะห์หาชนิดขององค์ประกอบในสารผสมเอกซโพเทอร์มิกได้ใช้วิธีเอกซเรย์ฟลูออเรสเซนซ์พบว่าประกอบด้วยธาตุต่าง ๆ ดังนี้ Al, Si, Mg, Na, S, Cl, K, Ca, Mn, Fe, Ni, Cu, Zn, Ti, Ba, Pb และ Zr อีกเล็กน้อย ปริมาณและชนิดของธาตุแสดงดังพิคที่ปรากฏในรูป



รูป ผลจากรังสีเอกซเรย์ฟลูออเรสเซนซ์

จากผลที่ได้พบว่าประกอบด้วยองค์ประกอบมากเกินกว่าที่จะวิเคราะห์ได้จากภาพเส้นการเลี้ยวเบนของสารผสมเพียง 1 ภาพ จึงมีการคัดแยกตัวอย่างผสมตามสี และรูปร่าง ที่แตกต่างกัน เช่น สีชมพูที่มีความแวววาว แข็ง สีดำ, เป็นแผ่นเปราะง่ายสีส้ม, แผ่นบางใสสีน้ำตาล เป็นต้น ขนาดที่เลือกมีขนาดตั้งแต่ 0.4-2.4 มิลลิเมตร นำตัวอย่างที่แยกออกมานี้มาถ่ายภาพการเลี้ยวเบนด้วยวิธีผลึกผง ใช้กล้องที่เนียร์-เฮคชนิดปรับโฟกัส ได้ภาพดังตัวอย่าง



รูป ภาพการเลี้ยวเบนของรังสีเอกซ์จากบางตัวอย่าง

นำไปเปรียบเทียบกับ JCPDS และประกอบผลจากรังสีเอกซเรย์ฟลูออเรสเซนซ์ พบว่าสารผสมประกอบด้วยสารประกอบต่าง ๆ ตัวอย่างเช่น Al2O3, Si, SiO2, NaCl, Fe2O3, NaNO3, TiO2 เป็นต้น นับว่าเป็นวิธีวิเคราะห์ที่ให้ผลแม่นยำ และเป็นไปได้มากกว่าวิธีอื่น จากผลที่ได้จะนำไปศึกษาสมบัติและประโยชน์ในสารผสมเอกซโพเทอร์มิก เพื่อช่วยในการปรับปรุงคุณภาพของสารผสมนี้ต่อไป

References:

1. D'Eye, R.W.M., Wait, E., X-Ray Powder Photography in Inorganic Chemistry, Butterworths Scientific Publications, London, 1960.
2. JCPDS (1979). Joint Committee on Powder Diffraction Standards, Published by the International Centre for Diffraction Data, 1601 Park Lane, Swarthmore, DA 19081.
3. Lipson, H., and Steeple, H., Interpretation of X-Ray Powder Diffraction Patterns, St. Martin's Press. New York, 1968.