

ตอนที่ 1 การสกัดแร่

1.1 สารเคมีและอุปกรณ์

สารเคมี

- Fe_2O_3 , E.Merck , AG.
- MnO_2 , Carlo Erba S.p.A. , AR
- Nb_2O_5 , Fluka 72520 , puriss 99.5 % , AG.
- SnO_2 , Fluka , purum , AG.
- TiO_2 , Carlo Erba , code 488257 , Z3F051234D
- WO_3 , Fluka 95410 , puriss 99.9 % , AG.
- Y_2O_3 , Fluka 95834 , puriss 99.9 % , AG
- ZrO_2 , Fluka 96594 , 99 % , AG.
- แป้งข้าวโพด 100 % , ตรา ไม้ชินา (CPC / Aji ประเทศไทย)
- NH_4OH (28.0-30.0 %) J.T. Baker
- กรดเกลือเข้มข้น (36.5 - 38.0 %) J.T.Baker
- เอทิลีน ไอกออล ($\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_2$) (BDH Chemicals , Ltd., Pool , England)
- แร่อลิมไนต์ ได้รับความอนุเคราะห์จากสำนักงานทรัพยากรธรรมชาติและสิ่งแวดล้อม จังหวัดสงขลา

อุปกรณ์

- เครื่องเอกซ์เรย์ฟลูออเรสเซนซ์แบบกระจายพลังงาน (EDXRF spectrometer , Spectrace TX 5000 , Spectrace Instruments , Mountain View , CA , USA.)
- เครื่องเที่ยบสมสารแบบเป็นวง (Orbital shaker , Adolf Kuhner AG , Schweiz และ INFORS AG , Rittergasse 27 CH - 4103 Bottingen)
- เครื่องอัดเม็ดสารตัวอย่างแบบไฮโดรลิก (Ring Press 00-25 , Research and Industrial Instruments Company , UK)
- เป้าอัดเม็ดสารตัวอย่างขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 31 มิลลิเมตร (Specac , Kent , England)

1.2 วิธีการทดลอง

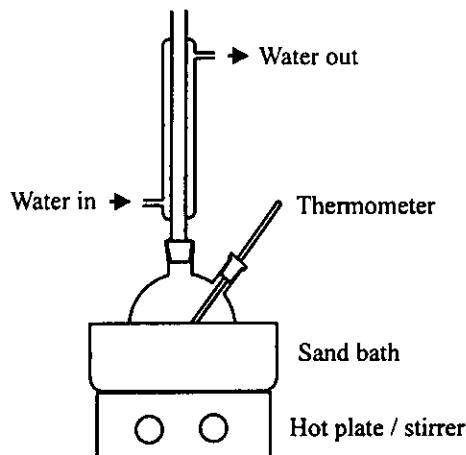
ในการทดลองแรกเริ่มนั้น ใช้แร่เพียงเล็กน้อย คือ ประมาณ 3 กรัม และสกัดด้วยกรด 2 ชนิด คือ

ก. กรณีกรดกลีอเข้มข้นผสมกับเอทิลีนไกලกอล

ข. กรณีกรดกลีอเข้มข้น

โดยจัดอุปกรณ์ดังรูปที่ 1 ระยะเวลาที่ใช้ในการสกัดประมาณ 100 ชั่วโมง และอุณหภูมิที่ใช้อยู่ในช่วง $90 - 100^{\circ}\text{C}$

เมื่อสิ้นสุดการสกัดแต่ละครั้ง กรองเนื้อแร่ที่ยังเหลืออยู่ออก ล้างด้วยน้ำลาวาครั้งจนหมดฤทธิ์กรด(ทดสอบด้วยกระดาษลิตมัส) เนื้อแร่ที่เหลือนี้ คือ ส่วนที่เรียกว่า รูไทร์ที่ยาน (ส่วนสารละลายกรดจากการกรองนั้นจะมีเหล็กและแมงกานีสละลายอยู่ เก็บเอาไว้ทำการศึกษาต่อไป แต่ไม่ได้อีกเป็นส่วนหนึ่งของโครงการนี้เนื่องจากจะต้องเสียเวลาอีกมาก จึงจะไม่ขอกล่าวถึงส่วนนี้อีก)



รูปที่ 1 อุปกรณ์สกัดแร่

รูไทร์ที่สกัดด้วยกรดกลีอเข้มข้นผสมกับเอทิลีนไกලกอล(ข้อ ก.)จะมีสีเทาเขียวและร่วน ส่วนที่สกัดด้วยกรดกลีอเข้มข้นล้วน(ข้อ ข.)จะมีสีน้ำตาลเหลืองหรือน้ำตาลดำ โดยยังคงลักษณะเป็นเม็ดทรายละเอียดเหมือนแร่อิลิเมโนต์

ตรวจสอบองค์ประกอบของรูไทร์ที่ยานด้วยเครื่อง EDXRF โดยการนำไปผสมกับแป้งแล้วอัดเป็นเม็ดแบบ (pellet) ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 31 มิลลิเมตร

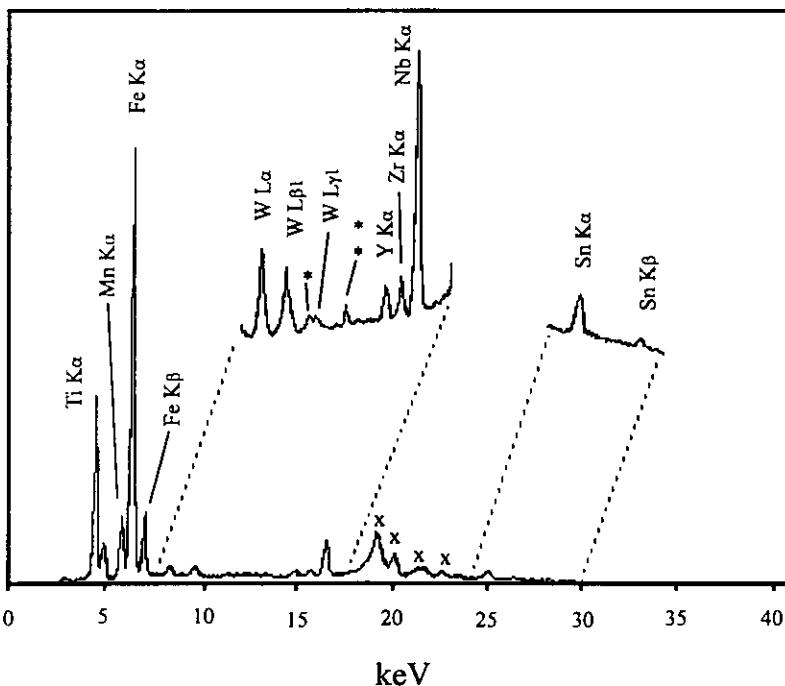
เมื่อการทดลองกับแร่ปริมาณ 3 กรัมเริ่มเห็นผลในทางที่ดี ต่อมาจึงได้เพิ่มปริมาณแร่มากขึ้นเป็น 50 กรัม ลักษณะการจัดอุปกรณ์เหมือนเดิมแต่จะมีขนาดใหญ่ขึ้น

1.3 ผลการทดลองและอภิปราย

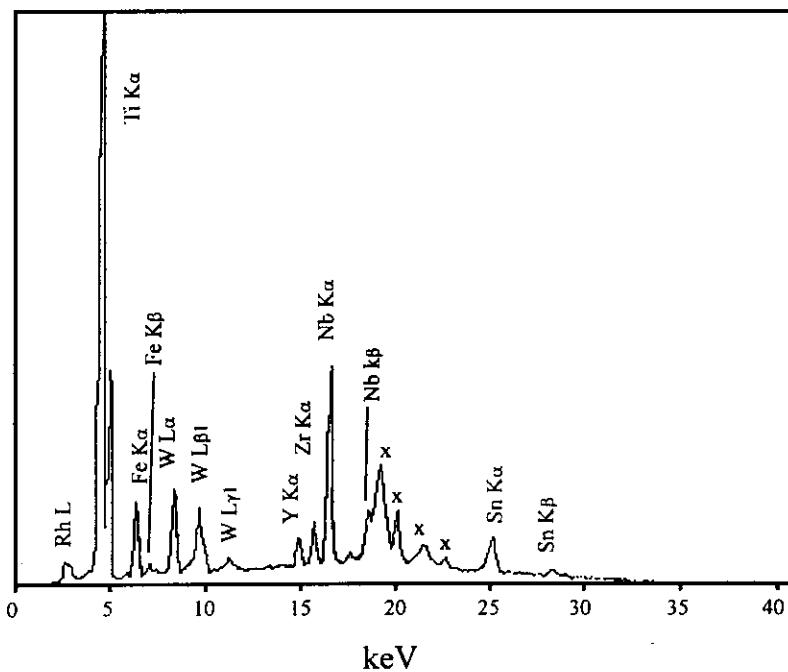
แร่อิลเมไนต์โดยทั่วไปมีสูตร FeTiO_3 แต่ในความเป็นจริงจะมีธาตุอื่นปนเปื้อนอยู่ด้วยอีกหลายชนิด คือ Mn , Y , Zr , Nb , Sn และ W แร่อิลเมไนต์ที่นำมาศึกษานี้ได้รับความอนุเคราะห์จากศูนย์ทรัพยากรธรรมชาติ จังหวัดสงขลา ซึ่งได้รับมาจากแหล่งผลิตแร่ต่างๆ ในภาคใต้อีกด้วยหนึ่งและนำมาของรวมกันไว้ ดังนั้นจึงไม่สามารถระบุแหล่งที่มาของแร่ได้อย่างแน่นชัด และแร่ที่ได้รับมาแต่ละครั้งก็จะมีองค์ประกอบแตกต่างกัน ลักษณะทางกายภาพอาจจะคล้ายกัน คือ มีลักษณะเป็นเม็ดเล็ก(คล้ายทราย) สีดำ แต่เมื่อนำมาวิเคราะห์องค์ประกอบด้วยเครื่อง EDXRF หรือ XRD ก็จะเห็นว่าต่างกัน (ในระหว่างการทำงานวิจัยนี้ ทางผู้วิจัยได้พัฒนาวิธีการวิเคราะห์องค์ประกอบแร่อิลเมไนต์ด้วยเครื่อง EDXRF ซึ่งเรื่อว่าจะให้ผลแม่นยำและแน่นอนขึ้น และได้เสนอเป็นบทความเผยแพร่ในวารสาร Journal of Trace and Microprobe Techniques ซึ่งต้นฉบับแสดงในภาคผนวกที่ 1)

ในการประเมินประสิทธิภาพของการสกัดแร่น้ำจะใช้วิธีวิเคราะห์คุณค่าประกอบของแร่ก่อนการสกัดเพื่อเปรียบเทียบกับหลังการสกัด สำหรับการสกัดด้วยกรดเกลือเข้มข้นผสมเอทิลีนไอกออลหรือสกัดด้วยกรดเกลือเข้มข้นอย่างเดียวที่ใช้ในงานวิจัยนี้พบว่า Fe และ Mn ในแร่จะถูกสกัดออกไปมากที่สุด โดยจะเห็นว่าเดิมในแร่ก่อนสกัดน้ำจะมี Fe และ Mn ปริมาณมาก จากการตรวจสอบค่าประกอบเชิงคุณภาพด้วยเครื่อง EDXRF จะเห็นพิกของ Fe และ Mn มีขนาดใหญ่ แม้แต่พิกของ Ti (ที่อยู่ใกล้กัน) ซึ่งเป็นองค์ประกอบหลักขึ้นมาเด็กกว่าพิกของ Fe ส่วนธาตุอื่นๆ (เช่น Y , Zr , Nb , Sn , W) มีพีชงเล็กน้อย ต้องขยายสูงครั้งจึงจะสังเกตเห็นได้ (รูปที่ 2) แต่หลังจากการสกัดแล้วจะเหลือ Fe และ Mn ตกค้างในแร่(หรือส่วนที่เรียกว่า รูไทร์ที่หาย)เพียงเล็กน้อยเท่านั้น เมื่อตรวจสอบด้วยเครื่อง EDXRF จะเห็นว่ามี Fe และ Mn เหลืออยู่น้อยมาก ปรากฏเป็นพีชงพิกเล็กๆเท่านั้นและเล็กกว่าพิกของ Ti มาก(รูปที่ 3) ซึ่งตรงกันข้ามกับรูปที่ 2 ธาตุ Ti จะถูกสกัดออกมากได้มากแต่น้อยมาก และจะเกิดในกรณีที่ใช้เวลาสกัดนานมาก ส่วนธาตุอื่นๆนั้นไม่มีถูกสกัดออกมากเลย(ตรวจไม่พบในส่วนที่เป็นสารละลาย)

เมื่อเริ่มศึกษาระยะแรกนั้นใช้แร่ปริมาณน้อยก่อน คือ 3 กรัม และเป้าหมายเดิมนั้นจะใช้สกัดด้วยกรดเกลือเข้มข้นพีชงอย่างเดียว แต่จากการตรวจสอบพบว่า Girgin และ Turker ได้รายงานการสกัดแร่อิลเมไนต์ด้วยของผสมกรดเกลือและเอทิลีนไอกออล ($\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_2$) จึงได้เพิ่มการทดลองใช้ของผสมนี้เข้ามาในงานวิจัยนี้ด้วยเพื่อจะได้เปรียบเทียบกับการสกัดด้วยกรดเกลืออย่างเดียว (ผลการศึกษาในส่วนนี้ได้เสนอเป็นบทความเผยแพร่ในวารสาร Hydrometallurgy ดังแสดงในภาคผนวกที่ 2) จากการศึกษาเบรย์บนการสกัดทั้งสองวิธี ได้ข้อสรุปว่า การสกัดด้วยกรดเกลืออย่างเดียวจะได้ผลดีกว่า คือ ปริมาณ Fe และ Mn ในส่วน



รูปที่ 2 สเปกตรัม EDXRF ของเรอัลเมไนต์ (ก่อนสกัด) (สังเกต
พีกของ Fe ที่มีขนาดใหญ่กว่าของ Ti และพีกของ Mn ที่
มองเห็นได้ชัดเจน) (พีก x เป็นพีกที่เกิดจากการกระเจิง
แสง , * เป็นพีกรวมของ Ti , ** เป็นพีกรวมของ Fe)



รูปที่ 3 สเปกตรัม EDXRF ของรูทิลนิယاب (หลังสกัด) (สังเกตพีกของ
Fe มีขนาดเล็กกว่า Ti มาก และพีกของ Mn มองไม่เห็น)

ที่เป็นรูไอล์ฟยาบจะเหลือน้อยกว่าและสีของรูไอล์ฟยาบจะดูสะอาดกว่า คือ เป็นสีน้ำตาลอ่อน หรือน้ำตาลดำ ในขณะที่รูไอล์ฟยาบที่สกัดด้วยของผสมกรดเกลือและเอทิลีนไอกลมจะมีสี เทาเขียว(และมีปริมาณ Fe และ Mn มากกว่า) ดังนั้นค่อนมาในภายหลัง จึงใช้วิธีสกัดด้วยกรด เกลือเข้มข้นอย่างเดียว

ตารางที่ 1 องค์ประกอบของรูไอล์ฟยาบ (50 กรัม , 100 ชั่วโมง , 90-100 °C)

	Fe , %	Mn , %	Y , ppm	Zr , ppm	Nb , %	W , %	Sn , %
ก่อนสกัด							
แร่อิลมีนิต	20.58	1.57	236	374	0.18	0.32	0.28
หลังสกัด							
การทดลอง 1	0.31	0.04	539	1166	0.36	0.80	0.78
การทดลอง 2	0.30	0.04	529	956	0.38	0.90	0.76
การทดลอง 3	0.36	0.06	527	1029	0.35	0.68	0.69
การทดลอง 4	0.32	0.05	474	1055	0.37	0.79	0.82

ในการสกัดนี้จากเดิมที่ใช้แร่ 3 กรัม ใช้เวลาสกัด 100 ชั่วโมง อุณหภูมิ 90 - 100 °C เมื่อได้วางแนวทางไว้แน่นอนแล้วจึงได้เพิ่มปริมาณแร่เป็นครั้งละ 50 กรัม เนื่องจากถ้าใช้ เพียง 3 กรัมจะได้รูไอล์ฟยาบน้อยเกินไปไม่เพียงพอต่อการนำไปใช้ในตอนที่ 2 องค์ประกอบของรูไอล์ฟยาบที่ได้จากการสกัดแร่ 50 กรัม แสดงในตารางที่ 1 ซึ่งก็ยังคงเป็นไปตามข้อสรุปเดิมคือ Fe และ Mn 2 ธาตุ ที่ถูกสกัดออกไปและมีเหลืออยู่ในรูไอล์ฟยาบไม่มากนัก