

วิจารณ์และสรุปผลการทดลอง

(Discussion and Conclusion)



ในการแยกเอาขอเรียมออกมาจากแร่โมนาไซต์โดยการสลายด้วยกรดซัลฟูริกเข้มข้นนั้น ปรากฏว่าจากผลของการทดลองหาปริมาณของกรดที่เหมาะสมในการใช้สลายแร่โมนาไซต์ควรเป็น 3 มิลลิลิตรต่อแร่โมนาไซต์ 1 กรัม และควรใช้เวลาการต้มที่อุณหภูมิประมาณ  $200^{\circ}$  ซ. เป็นเวลา ประมาณ 1 ชั่วโมงจึงจะแยกเอาขอเรียมออกมาหมด แม้ขนาดของแร่จะต่างกันบ้างก็เป็นการเพียงพอเพราะขนาดของแร่โมนาไซต์นั้นค่อนข้างละเอียดอยู่แล้ว ซึ่งถ้าคำนึงถึงการทำให้ทางอุตสาหกรรม การใช้กรดมากเกินไปหรือต้องนำแร่มาบดก่อนทำให้สิ้นเปลืองค่าใช้จ่ายเพิ่มขึ้นอีก จึงมีความเห็นว่าแร่โมนาไซต์ที่แยกออกมาแล้วนั้นเป็นการเพียงพอที่จะนำไปแยกเอาขอเรียมออกได้เลย

จากการศึกษาหาปริมาณของขอเรียมโดยใช้วิธีสเปกโตรโฟโตเมตริกทำให้เกิดสารประกอบเชิงซ้อนที่มีสีกับขอเรียม พบว่าสารประกอบเชิงซ้อนที่เกิดขึ้นนี้ให้ค่า absorbance สูงสุดที่ความยาวคลื่น 476 nm. เมื่อเทียบกับน้ำ แต่เมื่อเทียบกับสารละลายขอเรียมจะให้ค่า absorbance สูงสุดที่ 545 nm. และใช้ความยาวคลื่น 545 nm. นี้สำหรับวัดค่า absorbance ในการหาปริมาณของขอเรียมในแร่ตัวอย่าง

การหาปริมาณของขอเรียมโดยอาศัยการทำกราฟมาตรฐานนั้นพบว่ากราฟมาตรฐาน (รูปที่ 3) เป็นเส้นตรงในช่วงความเข้มข้นของสารละลายขอเรียมเป็น 0 - 10 ppm. ปริมาณของขอเรียมที่หาได้จากแร่โมนาไซต์จากเหมืองหลาย ๆ แห่งของจังหวัดระนองจะอยู่ในระหว่างร้อยละ 3 ถึง 5 บางเหมืองมีขอเรียมถึงประมาณร้อยละ 6 (ตารางที่ 5) เช่นจากเหมืองงานทวีและเหมืองบางวัน แต่ก็มีบางเหมืองมีปริมาณขอเรียมอยู่ในระหว่างร้อยละ 1 ถึง 2 (ตารางที่ 5) สำหรับเหมืองที่อยู่ในจังหวัดภูเก็ตจะมีปริมาณอยู่ในระหว่างร้อยละ 2 ถึง 4 แต่บางเหมืองก็มีขอเรียมปริมาณต่ำ (ตารางที่ 6) ส่วนเหมืองในจังหวัดพังงาพบว่าปริมาณขอเรียมค่อนข้างสูงร้อยละ 4 ถึง 6 (ตารางที่ 6)

จากการสังเกตลักษณะสีของแร่โมนาไซต์กับปริมาณของขอเรียม จะเห็นได้ว่าถ้าแร่โมนาไซต์มีสีน้ำตาลหรือน้ำตาลเหลืองจะมีปริมาณขอเรียมค่อนข้างสูง ถ้าแร่มีสีน้ำตาลปนดำจะทำให้ปริมาณ

ขอเรียมต่ำลงมา แต่ถ้าเป็นแร่ที่มีสีค่ามาก ๆ แล้วปริมาณของขอเรียมมีน้อยกว่าอย่างอื่น ซึ่งอาจจะ เป็นเพราะมีแร่อื่นปนอยู่มากก็ได้ อย่างไรก็ตามจากการวิเคราะห์แร่โมนาไซต์ที่ได้จากเหมืองต่าง ๆ ของ 3 จังหวัดภาคใต้จำนวน 42 ตัวอย่างนี้ อาจจะสรุปได้ว่าโดยทั่วไปแร่โมนาไซต์จะมีปริมาณ ขอเรียมอยู่ในระหว่างร้อยละ 2 ถึง 6 และมีเป็นจำนวนมากกว่าพวกที่มีปริมาณขอเรียมต่ำ ๆ ทั้งนี้ ตัวอย่างแร่ที่ได้รับอาจจะมีการแยกแร่และอาจจะแล้วแต่เหมืองที่แยกแร่นี้ออกมา

ถ้าจะเปรียบเทียบปริมาณของขอเรียมในแร่โมนาไซต์ของประเทศไทยกับประเทศต่าง ๆ ที่มีแหล่งแร่โมนาไซต์ทั้งแสดงในตารางเปรียบเทียบข้างล่างนี้

ประเทศ	ปริมาณร้อยละของขอเรียม
บราซิล	0.97 - 8.80
อินเดียและดังกา	6.50 - 9.50
สหรัฐอเมริกา	1.05 - 6.15
มาเลเซียและออสเตรเลีย	2.99 - 7.37
ไทย	2.00 - 6.64

ซึ่งจะเห็นได้ว่าประเทศไทยเราก็มียอเรียมอยู่ในแร่โมนาไซต์มากพอสมควร นานี้ที่ทางรัฐบาลควรจะ ได้ส่งวนและห้ามส่งแร่เหล่านี้ไปขายแก่ต่างประเทศ เพราะขอเรียมถือว่าเป็นแหล่งของพลังงาน อย่างหนึ่งในอนาคต

ขอเรียมเป็นธาตุที่มีความสำคัญมากในทางนิวเคลียร์ เพราะเมื่อขอเรียมเกิดปฏิกิริยา นิวเคลียร์ชนิดฟิชชัน (fission reaction) แต่ละครั้งจะสามารถให้พลังงานประมาณ 200 Mev. ดังนั้นถ้าให้ขอเรียม 1 ตันเกิดปฏิกิริยาฟิชชันทั้งหมดจะได้พลังงานเท่ากับการเผาไหม้ถ่านหินหรือน้ำมัน ถึง 2 ล้านตัน หรือถ้าเป็นโรงไฟฟ้าปรมาณูขนาด 1 ล้านกิโลวัตต์ จะใช้ปริมาณขอเรียมเป็นเชื้อเพลิง ประมาณวันละ 2 กิโลกรัม ถ้าประเทศไทยสามารถผลิตขอเรียมได้ 140 ตัน ก็จะสามารถใช้ในการเดินเครื่องไฟฟ้าขนาด 1 ล้านกิโลวัตต์ได้ถึงประมาณ 100 ปี

จากผลงานของการวิจัยครั้งนี้ผู้วิจัยคิดว่าคงจะได้รับประโยชน์บางอย่าง อย่างน้อยทางรัฐบาล หรือกรมทรัพยากรธรณีหรือทางการพลังงานแห่งชาติก็น่าที่จะได้เป็นถึงคุณค่าของแร่เหล่านี้ ซึ่งมีชื่อว่า

แร่เหล่านี้จะมีธาตุซอเรียอย่างเคียว บรรดาธาตุหายากที่มีปนอยู่ด้วยก็นับว่ามีความสำคัญไม่น้อย เพราะธาตุเหล่านี้ราคาแพงและหายากจึงควรที่จะได้มีการสำรวจอย่างแท้จริงว่าปริมาณของแร่ โมนาไซด์ทางภาคใต้หรือภาคอื่น ๆ ว่ามีปริมาณรวมกันมากน้อยเพียงใดทำให้ประเทศไทยสมควรจะมี โรงไฟฟ้าปรมาณูหรือไม่ และผู้ทดลองคิดว่าจะได้หาทางวิจัยเพื่อแยกเอาธาตุซอเรียและธาตุหายากเหล่านั้นมาใช้ให้เป็นประโยชน์ต่อไป

ประมวลศัพท์เทคนิค

<u>ภาษาไทย</u>	<u>ภาษาอังกฤษ</u>
การแลกเปลี่ยนไอออนบวก	cation-exchange
การแลกเปลี่ยนไอออนลบ	anion-exchange
การสกัด	extraction
การแตกตัวของนิวเคลียส	nuclear fission
ค่าคงที่ไดอิเล็กตริก	dielectric constant
ความถ่วงจำเพาะ	specific gravity
จุดยุติ	end point
ดูดซับ	adsorb
ดัชนีหักเห	refractive index
ตัวทำละลายอินทรีย์	organic solvent
ทีเตรต	titrate
ธาตุหายาก	rare earth element
บัฟเฟอร์	buffer
โมนาไซต์	monazite
เรซิน	resin
โลหะอัลคาไล	Alkali metals
โลหะอัลคาไลน์เอิร์ท	Alkaline earth metals
ล้าง	elute
สัมประสิทธิ์ของการสกัด	extraction coefficient
สารประกอบเชิงซ้อน	complex
เสถียร คงตัว อยู่ตัว	stable
ไอออนเชิงซ้อน	complex ion
อินดิเคเตอร์	indicator