

บทที่ 1

บทนำ

การวิเคราะห์สารตัวอย่างด้วย X-ray fluorescence(XRF) ใช้การกระตุ้นอะตอมของธาตุในสารตัวอย่างด้วยรังสีเอกซ์พลังงานสูง และตรวจวัดความเข้มรังสีเอกซ์เรืองแสงพลังงานเฉพาะตัวที่อะตอมของธาตุในสารตัวอย่างเปล่งออกมาย โดยที่ความเข้มรังสีเอกซ์ที่ตรวจได้จะเป็นสัดส่วนกับความเข้มข้นของธาตุในสารตัวอย่าง แต่เนื่องจากรังสีเอกซ์ถูกดูดกลืนง่าย ดังนั้น ความเข้มรังสีเอกซ์ที่เปล่งออกมายจะถูกดูดกลืนด้วย เนื้อของสารตัวอย่างเองทำให้ความเข้มที่วัดได้ไม่เป็นสัดส่วนแปรผันโดยตรงกับความเข้มข้นของธาตุ

ในการวิเคราะห์เชิงปริมาณด้วยวิธี XRF จึงต้องอาศัยทฤษฎีที่เรียกว่า fundamental parameter approach ซึ่งอธิบายถึงความสัมพันธ์ระหว่าง ความเข้มรังสีเอกซ์ที่วัดได้กับความเข้มข้นของธาตุ โดยคำนึงถึงการดูดกลืนของสารตัวอย่างด้วย แต่อย่างไรก็ตาม เงื่อนไขของทฤษฎีนี้ธาตุทุกธาตุในสารตัวอย่างจะต้องสามารถตรวจวัดความเข้มรังสีเอกซ์เรืองแสงได้ ซึ่งในทางปฏิบัติมีปัญหาที่สารตัวอย่างล้วนมากมีธาตุองค์ประกอบเป็นธาตุเน่า ที่เรียกว่า dark matrix พลังงานเฉพาะตัวต่ำไม่สามารถตรวจวัดความเข้มรังสีเอกซ์ได้ นั้นสำคัญในเชิงคณิตศาสตร์ก็คือตัวแปรหรือความเข้มข้นของธาตุต่างๆ ในสารตัวอย่างนั้น มีจำนวนมากกว่าชื่อมูลหรือความเข้มรังสีเอกซ์ที่สามารถตรวจวัดได้

อย่างไรก็ตามการกระตุ้นสารตัวอย่างด้วยรังสีเอกซ์พลังงานสูงนี้ นอกจากเกิดรังสีเอกซ์เรืองแสงแล้วยังมีรังสีกระเจิง (scattered radiation) ซึ่งมี 2 ชนิดคือ รังสีกระเจิงแบบโคไซเดนท์และรังสีกระเจิงแบบอินโคไซเดนท์

Andermann และ Kemp(1958) เป็นผู้เริ่มการใช้รังสีกระเจิงแก้ปัญหาการดูดกลืนรังสีบนหลักการว่า ความเข้มรังสีกระเจิงขึ้นอยู่กับองค์ประกอบสารตัวอย่าง มีผลติกิริมการดูดกลืน เช่นเดียวกับรังสีเอกซ์เรืองแสงและสามารถใช้เป็น internal standard ทดสอบการดูดกลืน โดยไม่ต้องใช้การเติมสารมาตรฐานลงในสารตัวอย่าง(external addition) ซึ่งไม่สะดวกในทางปฏิบัติ ต่อมาได้มีการนำรังสีกระเจิงมาประยุกต์ใช้วิเคราะห์สารตัวอย่างในแบบมุ่งต่างๆ เช่น เลขอะตอมเฉลี่ยของธาตุ สัมประสิทธิ์การดูดกลืนเชิงมวล (sample mass absorption coefficient) มวลยังผล (effective sample mass) เป็นต้น

การน้ำรังสีกระเจิงมาค้านวัตถุล้มประลิทธ์การดูดกลืนเชิงมวลของสารตัวอย่างเป็นหลักการที่น่าสนใจมาก เพราะเป็นแนวทางที่จะทำให้สามารถวิเคราะห์สารตัวอย่างที่มี dark matrix เป็นองค์ประกอบได้ หลักการที่ใช้ก็คือ กำหนดให้ dark matrix ประกอบด้วยธาตุที่เหมาะสมหรือธาตุตัวแทน เพียง 2 ธาตุ ที่มีคุณสมบัติการดูดกลืนและการกรองของรังสีเอกซ์เหมือน dark matrix ตั้งเดิมทุกประการ

Van Dyck และ Van Greiken(1980) ได้ทำการทดลองหาธาตุตัวแทนตั้งกล่าวจากความล้มพ้นที่ระบุว่างล้มประลิทธ์การดูดกลืนเชิงมวลกับเลขอารบิก แล้วล้มประลิทธ์การดูดกลืนเชิงมวล กับอัตราล้วนความเข้มรังสีกระเจิง โดยชีเรนท์ต่ออิน โคลีชีเรนท์ Orlic et al(1990) ใช้วิธีเลือกจากความล้มพ้นที่ระบุว่างเลขเลขอารบิกอัตราล้วนความเข้มรังสีกระเจิงอิน โคลีชีเรนท์ต่อ โคลีชีเรนท์ และความเข้มรังสีกระเจิงอิน โคลีชีเรนท์กับล้มประลิทธ์การดูดกลืนเชิงมวล Neilson (1977) ได้เสนอให้ใช้การพิจารณาธาตุตัวแทน 2 ธาตุ โดยตรงจากความเข้มรังสีกระเจิงโดยชีเรนท์และอิน โคลีชีเรนท์ โดยสมมุติให้ความเข้มรังสีกระเจิงแบบผันกับผลรวมของธาตุแต่ละธาตุ ในสารตัวอย่าง

สำหรับวัตถุประสงค์ของงานวิจัยนี้เพื่อศึกษาการใช้รังสีกระเจิงช่วยวิเคราะห์สารตัวอย่างที่มีองค์ประกอบบางส่วนเป็นธาตุเบา โดยไม่อาศัย empirical relation ซึ่งเหมือนกับแนวความคิดของ Neilson แต่ก็จะไม่ใช้สมมุติฐานของ Neilson ที่ว่า ความเข้มรังสีกระเจิงแบบผันกับผลรวมของธาตุแต่ละธาตุ หลักการในการวิเคราะห์ อาศัยการทดสอบสมการในเชิงคณิตศาสตร์ เพื่อหาค่าความเข้มข้นของธาตุ จากข้อมูลของความเข้มรังสีเอกซ์เรียมแสลงแต่เพียงอย่างเดียว ส่วนความเข้มรังสีกระเจิงโดยชีเรนท์และอิน โคลีชีเรนท์นั้นจะถูกใช้ในการพิจารณา dark matrix ซึ่งธาตุตัวแทนที่ดีที่สุดคือคู่ที่ให้ผลสอดคล้องกับความเข้มรังสีที่ตรวจวัดได้