

การหาปริมาณก๊าซชัลเพอร์ไคออกไซด์ในอากาศโดยเทคนิคการเรืองรังสีเอกซ์

นายревัน พนิชพูลย์

คุณวิทยากร

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต

ภาควิชานิวเคลียร์เทคโนโลยี

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ. 2531

ISBN 974-569-002-3

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

014303

| 17134389

DETERMINATION OF SULFUR DIOXIDE IN AIR
USING X-RAY FLUORESCENCE TECHNIQUE

Mr. Raewat Laopaiboon

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements
for the Degree of Master of Engineering

Department of Nuclear Technology

Graduate School

Chulalongkorn University

1988

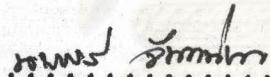
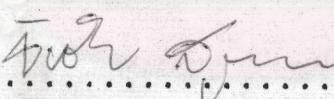
ISBN 974-569-002-3

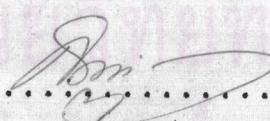
หัวข้อวิทยานิพนธ์ การหาปริมาณก้าชชลเฟอร์ไต์ออกไซต์ในอากาศโดยเทคโนโลยีการเรืองรังสีเอกซ์
โดย นายเรวัฒ์ เหล่าไพบูลย์
ภาควิชา นิวเคลียร์เทคโนโลยี
อาจารย์ที่ปรึกษา รองศาสตราจารย์ ดร. ชัยชัย สุเมตร

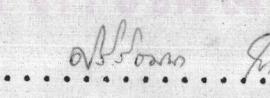
บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้นับวิทยานิพนธ์นี้เป็นล้วน
หนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญามหาบัณฑิต

.....  คณบดีบัณฑิตวิทยาลัย
(ศาสตราจารย์ ดร. ถาวร วัชราภัย)

คณะกรรมการลอบวิทยานิพนธ์

.....  ประธานกรรมการ
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ นเรศร์ จันทร์ข่าว)
.....  อาจารย์ที่ปรึกษา
(รองศาสตราจารย์ ดร. ชัยชัย สุเมตร)

.....  กรรมการ
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ สุวิทย์ ปุณณเชษยาย)

.....  กรรมการ
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ศิริวัฒนา ไทรสมบูรณ์)

พิมพ์คืนฉบับทั้งหมดย่อวิทยานิพนธ์ภายในกรอบสีเขียวนี้เพียงแผ่นเดียว

เรื่องนี้ เหล่าไฟล์ : การหาปริมาณกําชีลเฟอร์ไดออกไซด์ในอากาศโดยเทคนิคการเรืองรังสีเอกซ์รัมฟ์ (DETERMINATION OF SULFURDIOXIDE IN AIR USING X-RAY FLUORESCENCE TECHNIQUE) อ.ศรีภูมิ รุ่งโรจน์ ลุณทร, 120 หน้า

การศึกษานี้เป็นการวิเคราะห์กําชีลเฟอร์ไดออกไซด์ด้วยเทคนิคการเรืองรังสีเอกซ์รัมฟ์โดยใช้เครื่องวิเคราะห์ 3 ระบบ คือ WDX (JSX-60 PA), EDX (XR200) และ EDX กับหัววัดพรอพอยน์นัล โดยใช้ Fe-55 0.74 GBq (20 mCi) เป็นตัวนำเม็ดรังสีค่าต่ำสุดของชั้นเฟอร์ที่รัฐได้กำหนด ประมาณ 2.0, 2.0 และ 50.0 ไมโครกรัม ตามลำดับเมื่อใช้กระดาษกรองชั้นพิเศษ เมมเบรนชุบลาระลายโซ่เดียม-คาร์บอเนต และ 5.0, 6.0 และ 50.0 ไมโครกรัม ตามลำดับเมื่อใช้กระดาษกรองเซลลูโลล (Whatman No.42) นอกจากนั้นยังพบว่ากระดาษกรองชั้นพิเศษเมมเบรนตีกว่าชั้นพิเศษเซลลูโลลโดยเฉพาะในช่วงความเข้มข้นต่ำ แต่ไม่สามารถใช้กับระบบหัวต้องมีการทำสุญญากาศได้เนื่องจากชำรุด ความเข้มข้นของลาระลายโซ่เดียมควรรับอุณหภูมิเหมาะสมล่มที่สุดคือ 5% โดยน้ำหนัก จากการประยุกต์ใช้ระบบวัดโดยรัมฟ์ของรังสีเอกซ์ทั้งสามระบบพบว่าให้ผลต่างกัน โดยเฉพาะในช่วงความเข้มข้นต่ำ

จากการทดลองภาคล่างที่โรงบ่มใบยาสูบ 2 โรงในสังหารีเชียงใหม่ พบว่าระบบ EDX หัวส่องให้ผลต่างเทียบกันในช่วงความเข้มข้นต่ำ แต่ในช่วงความเข้มข้นต่ำระบบ XR200 มากให้ผลต่ำกว่า ค่าความเข้มข้นในบรรยายภาคต่ำรวมมีค่าเฉลี่ยประมาณ 78 ไมโครกรัม/ลบ.ม. (เฉลี่ย 24 ชม.) โดยรัมฟ์ EDX

ภาควิชา วิวัฒนาการ
สาขาวิชา วิวัฒนาการ
ปีการศึกษา 2530

ผู้สอน ดร. สมชาย วงศ์สุวรรณ
ผู้ช่วยผู้สอน อาจารย์ที่ปรึกษา

พิมพ์ด้วยน้ำหมึกด้วยวิทยานิพนธ์ภาษาไทยในกรอบสีเขียวเพื่อขึ้นแผ่นเดียว

RAEWAT LAOPAIBOON : DETERMINATION OF SULFUR DIOXIDE IN AIR USING X-RAY FLUORESCENCE TECHNIQUE. THESIS ADVISOR : ASSO. PROF. TATCHAI SUMITRA, Dr. Ing. 120 pp.

Three x-ray fluorescence systems, i.e., WDX (JSX-60PA), EDX (XR200) and EDX with a proportional counter and a 0.74 GBq (20 mCi) Fe-55 source, were used in determining SO₂ in air. Air samples were collected on filters impregnated with Na₂CO₃. Using the 3 systems the detection limits were found to be 2.0, 2.0 and 50.0 µg of sulfur on membrane filters and 5.0, 6.0 and 50.0 µg of sulfur on cellulose filters (Whatman No.42) respectively. The optimum concentration Na₂CO₃ was found to be about 5% by weight. Membrane filters were found to give better resolution for low concentrations but may be easily damaged when vacuum system was used. The 3 XRF systems yielded comparable results. But there was some discrepancies between the results yielded by the EDX method and the chemical method (pararosaniline) especially for low concentrations.

Field test was carried out at 2 tobacco curing plants in Chiengmai Province. The 2 EDX systems yields comparable results for high concentrations but the XR200 systems was better for low concentrations. Average 24-hr SO₂ concentration in ambient air was found to be about 78 µg/m³ using the EDX system.

ภาควิชา วิศวกรรมศาสตร์
สาขาวิชา วิศวกรรมศาสตร์เคมี
ปีการศึกษา 2530

ลายมือชื่อนิสิต จิตรา พัฒนาวงศ์
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา พิรุณ พัฒนาวงศ์

กิจกรรมประจำ

ผู้เขียนขอรับขอบพระคุณ รองศาสตราจารย์ ดร. นัชชัย สุมิตร อป่าง สูงยิ่ง ที่เคยช่วยเหลือให้ค้าปรึกษา อนุเคราะห์ท่ารา และเอกสารเชิงวิชาการ จน วิทยานิพนธ์นี้สำเร็จลุล่วงไปด้วยดี

ขอขอบพระคุณผู้ช่วยศาสตราจารย์ ชยารวิท ศิริอุปัมม์ ผู้ช่วยศาสตราจารย์ นเรศร์ จันหนึ่งขาว และผู้ช่วยศาสตราจารย์ สุวิทย์ บุณยชัยยะ ที่ได้กรุณาให้ค้าปรึกษาที่ เป็นประโยชน์ต่องานวิจัยนี้

ขอขอบพระคุณอาจารย์กฤทัย เทียรจะประสิทธิ์ ภาควิชาสุขกิจบาลวิศวกรรม คณะสารสนเทศศาสตร์ มหาวิทยาลัยนิเดล ที่กรุณาให้ความช่วยเหลือในการวิเคราะห์ผล โดยวิธีหาราโรชานนลีน

ขอขอบคุณ คุณแสงจันทร์ ล้มจิรกล ที่ได้กรุณาให้ความช่วยเหลือทุกอย่างใน การออกแบบตัวอย่างภาคสนาม

ขอขอบคุณ คุณเฉลิมเดช เฉลิมลาภอัศดรอ ที่ช่วยออกแบบตัวอย่างภาคสนาม และเอกสารบางส่วน

ขอขอบคุณ คุณสุทธิพงษ์ กองสมบัติสุข ที่ช่วยสร้างตู้ใส่เครื่องเก็บตัวอย่าง อาการ

ขอขอบคุณ คุณบัญชา อุนพานิช ที่ได้กรุณาสร้างชุดเก็บตัวอย่างอากาศแบบ- ประนัยด ตลอดจนช่วยเหลือในด้านการซ่อมอุปกรณ์

ขอขอบคุณ คุณอุทัย พิยะวิสุทธิ์ศรี ที่ให้ความช่วยเหลือในการวิเคราะห์ผล ด้วยเทคนิคการเรืองรังสีเอกซ์ ระบบ EDX(XR200) และระบบ WDX ที่ศูนย์เครื่องมือ วิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ขอขอบคุณบูลนิชศิษย์เก่า จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ทุนวิจัยการทำวิทยานิพนธ์ บัณฑิตวิทยาลัย และทุนบริษัทไทยอาชีวศึกษาจำกัด สนับสนุนโดยสถาบันวิจัยสภาวะแวด ล้อม จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ขอขอบพระคุณผู้ช่วยศาสตราจารย์มาลินี เนล่าไพบูลย์ คุณลักษณ์ สาระรัตน์ และคุณสมจิตร วินากร ที่ช่วยติดต่อและพิมพ์วิทยานิพนธ์ฉบับนี้

ท้ายนี้ขอรับขอบพระคุณอย่างสูงยิ่งต่อ บิดา มารดา และพี่ทุกคน ที่ได้ ให้ความช่วยเหลือสนับสนุน และเป็นกำลังใจในการศึกษาโดยตลอด

สารบัญ

หน้า	
๑	บทคัดย่อภาษาไทย.....
๒	บทคัดย่อภาษาอังกฤษ.....
๓	กิจกรรมประการ.....
๔	สารบัญตารางประกอบ.....
๕	สารบัญรูปประกอบ.....
๖	รายการสัญลักษณ์และคำย่อ.....
๑	บทที่ ๑ บทนำ.....
๑	1.1 ความเป็นมาของปัจจุบัน.....
๑	1.2 จุดประสงค์และขอบเขตของการวิจัย.....
๒	1.3 สถานที่ทำการวิจัย.....
๒	1.4 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ.....
๓	1.5 วิธีดำเนินการวิจัย.....
๔	บทที่ ๒ ชัลเฟอร์ไดออกไซด์และวิธีการวิเคราะห์ก้าชชัลเฟอร์ไดออกไซด์ในอากาศ..
๔	2.1 ชัลเฟอร์ไดออกไซด์.....
๗	2.2 วิธีการวิเคราะห์ชัลเฟอร์ไดออกไซด์ที่ใช้กันทั่วไป.....
๑๓	2.3 เทคนิคการวิเคราะห์ชัลเฟอร์ด้วยเทคนิคการเรืองรังสีเอกซ์.....
๑๙	2.4 เทคนิคการวิเคราะห์ปริมาณ.....
๒๐	2.5 การหาปริมาณก้าชชัลเฟอร์ไดออกไซด์ ซึ่งมีผู้ทดลองมาแล้ว.....
๒๑	บทที่ ๓ วัสดุอุปกรณ์ สารเคมี และการดำเนินการวิจัย.....
๒๑	3.1 วัสดุอุปกรณ์และสารเคมีในการเตรียมตัวอย่าง เพื่อวิเคราะห์ด้วย เทคนิคการเรืองรังสีเอกซ์.....
๒๓	3.2 อุปกรณ์วิเคราะห์ด้วยเทคนิคการเรืองรังสีเอกซ์.....
๒๘	3.3 วิธีดำเนินการวิจัย.....

สารบัญ (ต่อ)

	หน้า
บทที่ 4 ผลของการวิจัย.....	37
4.1 ศึกษาความเหมาะสมสมของเครื่องวิเคราะห์ตัวอย่างบนกระดาษกรองด้วยระบบ EDX กับหัววัดพรอพอชันนัล.....	37
4.2 หาระยะที่เหมาะสมระหว่างตัวอย่าง ตันกานีคริงสี และหัววัดรังสี	41
4.3 หาเวลาในการวัดที่เหมาะสม.....	45
4.4 นาซีคจากด้านการวิเคราะห์ชัลเฟอร์.....	47
4.5 เปรียบเทียบปริมาณชัลเฟอร์และค่าจำนวนนับรังสีต่อเวลาของแทลาระบบวัด	69
4.6 ศึกษาประสิทธิภาพในการจับชัลเฟอร์โดยอุกไชด์.....	84
บทที่ 5 สรุปผลการวิจัยและข้อเสนอแนะ.....	96
5.1 สรุปผลการวิจัย.....	96
5.2 ข้อเสนอแนะ.....	96
บรรณานุกรม	99
ภาคผนวก ก.....	102
ภาคผนวก ข.....	111
ภาคผนวก ค.....	120
ประวัติผู้เขียน.....	122

สารบัญรายการประกอบ

ตารางที่

หน้า

4.1.1	แสดงความสัมพันธ์ระหว่างผลลัพธ์งานของรังสีเอกซ์กับจำนวนแซนแนล.....	37
4.1.2	แสดงความเข้มของชัลเฟอร์ K X-Rays (จำนวนนับ/100 วินาที) บนกระดาษกรอง โดยต้นกานีดรังสีอยู่ติดกับหัววัดรังสี และระยะ ระหว่างต้นกานีดรังสีกับตัวอย่าง 3 มิลลิเมตร.....	39
4.2.1	การหาระยะที่เหมาะสมระหว่างตัวอย่าง-ต้นกานีดรังสี-หัววัดรังสี โดยใช้กระดาษกรอง Whatman เบอร์ 42.....	42
4.2.2	การหาระยะที่เหมาะสมระหว่างตัวอย่าง-ต้นกานีดรังสี-หัววัดรังสี โดยใช้กระดาษกรองเมมเบรนของ Millipore ขนาด pore size 0.8 μ	43
4.3.1	แสดงความสัมพันธ์ระหว่างเวลาในการนับรังสีกับค่า ε% โดยใช้ กระดาษกรอง Whatman เบอร์ 42 และกระดาษกรองเมมเบรน ของ Millipore.....	45
4.4.1	ผลการวัดความเข้มของ S K X-Rays จากกระดาษกรอง Whatman เบอร์ 42 ด้วยเครื่องวิเคราะห์ WDX.....	47
4.4.2	ผลการวัดความเข้มของ S K X-Rays จากกระดาษกรอง Whatman เบอร์ 42 ด้วยเครื่องวิเคราะห์ระบบ EDX (XR 200).....	49
4.4.3	ผลการวัดความเข้มของ S K X-Rays จากกระดาษกรอง Whatman เบอร์ 42 ด้วยเครื่องวิเคราะห์ระบบ EDX กับหัววัดพรอพอชันนัล.....	53
4.4.4	ผลการวัดความเข้มของ S K X-Rays จากกระดาษกรองเมมเบรน ของ Millipore ชนิด AA ด้วยเครื่องวิเคราะห์ระบบ WDX.....	56
4.4.5	ผลการวัดความเข้มของ S K X-Rays จากกระดาษกรองเมมเบรน ของ Millipore ชนิด AA ด้วยเครื่องวิเคราะห์ระบบ EDX (XR 200).60	

สารบัญตารางประกอบ (ต่อ)

ตารางที่

หน้า

4.4.6 ผลการวัดความเข้มของ S K X-Rays จากกระดาษกรองเมมเบรน ของ Millipore ชนิด AA ด้วยเครื่องวิเคราะห์ระบบ EDX กับ ^{.....}	หัววัดพรอพอยท์นัล.....	64
4.5.1 แสดงค่าปริมาณชัลเฟอร์ที่วัดได้ โดยวิธีการเรืองรังสีเอกซ์กับหัววัด พรอพอยท์นัล วิธีทางเคมี (พาราโรชานิลีน) และค่ามาตรฐานชัลเฟอร์.....	หัววัดพรอพอยท์นัล.....	69
4.5.2 แสดงค่าปริมาณชัลเฟอร์ที่วัดได้โดยระบบ EDX กับหัววัดพรอพอยท์นัล, EDX (XR 200) และระบบ WDX.....	หัววัดพรอพอยท์นัล.....	74
4.6.1 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างเบอร์เซนต์ประสิทธิภาพ ในการจับชัลเฟอร์- ไออกไซด์กับเบอร์เซนต์ของสารละลายโซเดียมคาร์บอเนตที่ซุบ.....	หัววัดพรอพอยท์นัล.....	84
4.6.2 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างเบอร์เซนต์ประสิทธิภาพในการจับชัลเฟอร์- ไออกไซด์กับเวลาที่เก็บอากาศ (ชั่วโมง).....	หัววัดพรอพอยท์นัล.....	86
4.7.1 แสดงปริมาณชัลเฟอร์ที่วัดได้โดยวิธีการเรืองรังสีเอกซ์ระบบ EDX กับหัววัดพรอพอยท์นัลกับระบบ EDX (XR 200) ในช่วงความเข้มข้นของ ชัลเฟอร์ประมาณ 600-2500 ในโคลกรัม.....	หัววัดพรอพอยท์นัล.....	88
4.7.2 แสดงปริมาณชัลเฟอร์ที่วัดได้โดยวิธีการเรืองรังสีเอกซ์ระบบ EDX กับหัววัดพรอพอยท์นัลกับระบบ EDX (XR 200) ในช่วงความเข้มข้น ของชัลเฟอร์ประมาณ 0 ถึง 500 ในโคลกรัม.....	หัววัดพรอพอยท์นัล.....	91
4.7.3 แสดงปริมาณชัลเฟอร์ไออกไซด์ที่วัดได้จากบรรยายกาศโรงบ่มในยา สูบ ก. โดยวิธีทางเคมี (พาราโรชานิลีน).....	หัววัดพรอพอยท์นัล.....	94
4.7.4 แสดงปริมาณชัลเฟอร์ไออกไซด์ที่วัดได้จากบรรยายกาศโรงบ่มในยา สูบ ก. โดยวิธีการเรืองรังสีเอกซ์ระบบ EDX กับหัววัดพรอพอยท์นัล.....	หัววัดพรอพอยท์นัล.....	95
ก.2.1 แสดงค่า absorption edge และพลังงานรังสีเอกซ์เฉพาะตัวของ ชาตุน้ำแข็งชนิด (ในหน่วย keV).....	หัววัดพรอพอยท์นัล.....	103

สารบัญรูปประกอบ

รูปที่	หน้า
2.2.1 แสดงส่วนประกอบของเครื่อง KIMOTO HANDY SAMPLER	12
2.3.1 การกานีเคริ่งสีเอกซ์เรอเจน.....	13
2.3.2 แผนภาพแสดงการแทนที่ของอิเลคทรอนที่หนาให้เกิดรังสีเอกซ์เฉพาะตัว.....	14
2.3.3 ภาพแสดงระบบวิเคราะห์ธาตุด้วยพลังงานของรังสีเอกซ์เรอเจน.....	16
2.3.4 แผนภูมิของระบบวัดรังสีเอกซ์เรอเจนแบบ WDX.....	18
2.4.1 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างอัตราณับรังสีเอกซ์เรอเจนกับเบอร์เซนต์ความ เข้มข้นของธาตุในสารมาตรฐาน.....	19
3.1.1 แสดงชนิดของกระดาษกรองที่ใช้ในการวิจัย.....	21
3.1.2 แสดงเครื่องคุณภาพอากาศ.....	22
3.2.1 แผนภาพเครื่องวิเคราะห์ระบบ EDX แบบใช้วัดหัวพร้อมชันนัล.....	23
3.2.2 แสดงลักษณะต้นกานีเคริ่งสีชนิดไอโซโทปรังสี.....	24
3.2.3 แสดงเครื่องวิเคราะห์ระบบ EDX (XR 200) ของ LINK ที่ศูนย์ เครื่องมือวิจัยวิทยาศาสตร์ และเทคโนโลยี จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.....	24
3.2.4 แสดงพื้นของชั้ลเพอร์จากเครื่องวิเคราะห์ EDX(XR200).....	25
3.2.5 เครื่องวิเคราะห์ระบบ WDX ของ JEOL model JSX-60PA.....	25
3.2.6 แสดงส่วนประกอบของเครื่องวิเคราะห์ระบบ WDX ของ JEOL model JSX-60PA.....	26
3.2.7 แผนผังของเครื่องวิเคราะห์ระบบ WDX ของ JEOL model JSX-60PA..	27
3.3.1 การจัดระบบวิเคราะห์แบบโคลแอดเชียล.....	28
3.3.2 แสดงอุปกรณ์ในการหาประสิทธิภาพในการตรวจจับก้าชชัลเพอร์ไดออกไซด์.	30
3.3.3 เทาน์ไนยาสูบแบบใช้ถ่านลิกไนต์.....	32
3.3.4 ตั้งเทาน์ไนยาสูบแบบใช้ถ่านลิกไนต์.....	32
3.3.5 แสดงการจัดอุปกรณ์เพื่อออกเก็บตัวอย่าง.....	33
3.3.6 แสดงอุปกรณ์ที่ใช้ในภาคสนาม.....	33

สารบัญรูปประกอบ (ต่อ)

รูปที่	หน้า
3.3.7 แสดงอุปกรณ์ที่ใช้ในการสนาน โดยเก็บตัวอย่างในบรรยากาศ.....	34
3.3.8 แสดงแผนผังโครงสร้างภายในรูป ก.....	35
3.3.9 แสดงแผนผังโครงสร้างภายในรูป ข.....	36
4.1.1 แสดงกราฟปรับเทียบการเรืองรังสีเอกซ์.....	38
4.2.1 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างจำนวนนับสุทธิของรังสีเอกซ์เรืองของชัลเพอร์กับระยะเวลาที่ต้องการ..... ต้นกำเนิดรังสี-หัวตัดรังสีชั่งระบบตัวอย่าง-ต้นกำเนิดรังสีเป็น 3 มม. (โดยใช้ช่วงแหวนทองแดงรอง) โดยใช้กระดาษกรอง Whatman เบอร์ 42.....	44
4.2.2 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างจำนวนนับสุทธิของรังสีเอกซ์เรืองของชัลเพอร์กับระยะเวลาที่ต้องการ..... ต้นกำเนิดรังสี-หัวตัดรังสีชั่งระบบตัวอย่าง-ต้นกำเนิดรังสีอยู่ติดกัน โดยใช้กระดาษกรอง เมมเบรนของ Millipore ชนิด AA ขนาด pore size 0.8 μ	44
4.3.1 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างเวลาในการนับรังสีกับค่า %E โดยใช้กระดาษกรอง Whatman เบอร์ 42 และกระดาษกรองเมมเบรนของ Millipore ชนิด AA ขนาด pore size 0.8 μ	46
4.4.1 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มของ S K X-Rays กับปริมาณชัลเพอร์ (ในโคครัม) บนกระดาษกรอง Whatman เบอร์ 42 ด้วยเครื่องวิเคราะห์ระบบ WDX.....	48
4.4.2(1) กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มของ S K X-Rays กับปริมาณชัลเพอร์ (ในโคครัม) บนกระดาษกรอง Whatman เบอร์ 42 ด้วยเครื่องวิเคราะห์ระบบ EDX (XR 200) ในช่วงความเข้มขั้น 0 ถึง 200 ในโคครัม.....	50

สารบัญประกอบ (ต่อ)

รูปที่

หน้า

- | | |
|--|----|
| 4.4.2(2) ภาพแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มของ S K X-Rays กับปริมาณชัลเพอร์ (ไมโครกรัม) บนกระดาษกรอง Whatman เบอร์ 42 ด้วยเครื่องวิเคราะห์ระบบ EDX (XR200) ในช่วงความเข้มข้น 200 ถึง 1500 ไมโครกรัม..... | 51 |
| 4.4.2(3) ภาพแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มข้นของ S K X-Rays กับปริมาณชัลเพอร์ (ไมโครกรัม) บนกระดาษกรอง Whatman เบอร์ 42 ด้วยเครื่องวิเคราะห์ระบบ EDX (XR200) ในช่วงความเข้มข้น 1500 ถึง 200 ไมโครกรัม..... | 52 |
| 4.4.3(1) ภาพแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มของ S K X-Rays กับปริมาณชัลเพอร์ (ไมโครกรัม) บนกระดาษกรอง Whatman เบอร์ 42 ด้วยเครื่องวิเคราะห์ระบบ EDX กับหัววัดพรอพอยนัล ในช่วงความเข้มข้น 0 ถึง 1000 ไมโครกรัม..... | 54 |
| 4.4.3(2) ภาพแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มของ S K X-Rays กับปริมาณชัลเพอร์ (ไมโครกรัม) บนกระดาษกรอง Whatman เบอร์ 42 ด้วยเครื่องวิเคราะห์ระบบ EDX กับหัววัดพรอพอยนัล ในช่วงความเข้มข้น 1000 ถึง 2000 ไมโครกรัม..... | 55 |
| 4.4.4(1) ภาพแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มของ S K X-Rays กับปริมาณชัลเพอร์ (ไมโครกรัม) บนกระดาษกรองเมมเบรนของ Millipore ด้วยเครื่องวิเคราะห์ระบบ WDX ในช่วงความเข้มข้น 0 ถึง 400 ไมโครกรัม..... | 57 |
| 4.4.4(2) ภาพแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มของ S K X-Rays กับปริมาณชัลเพอร์ (ไมโครกรัม) บนกระดาษกรองเมมเบรนของ Millipore ด้วยเครื่องวิเคราะห์ระบบ WDX ในช่วงความเข้มข้น 400 ถึง 1000 ไมโครกรัม..... | 58 |

สารบัญรูปประกอบ (ต่อ)

รูปที่

หน้า

- | | |
|--|----|
| 4.4.4(3) ภาพแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มของ S K X-Rays กับปริมาณชัลเพอร์ (ไมโครกรัม) บนกระดาษกรองเมมเบรนของ Millipore ด้วยเครื่องวิเคราะห์ระบบ WDX ในช่วงความเข้มข้น 1000 ถึง 2000 ไมโครกรัม..... | 59 |
| 4.4.5(1) ภาพแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มของ S K X-Rays กับปริมาณชัลเพอร์ (ไมโครกรัม) บนกระดาษกรองเมมเบรนของ Millipore ด้วยเครื่องวิเคราะห์ระบบ EDX (XR200) ในช่วงความเข้มข้น 0 ถึง 90 ไมโครกรัม..... | 61 |
| 4.4.5(2) ภาพแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มของ S K X-Rays กับปริมาณชัลเพอร์ (ไมโครกรัม) บนกระดาษกรองเมมเบรนของ Millipore ด้วยเครื่องวิเคราะห์ระบบ EDX (XR200) ในช่วงความเข้มข้น 90 ถึง 1000 ไมโครกรัม..... | 62 |
| 4.4.5(3) ภาพแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มของ S K X-Rays กับปริมาณชัลเพอร์ (ไมโครกรัม) บนกระดาษกรองเมมเบรนของ Millipore ด้วยเครื่องวิเคราะห์ระบบ EDX (XR200) ในช่วงความเข้มข้น 1000 ถึง 2000 ไมโครกรัม..... | 63 |
| 4.4.6(1) ภาพแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มของ S K X-Rays กับปริมาณชัลเพอร์ (ไมโครกรัม) บนกระดาษกรองเมมเบรนของ Millipore ด้วยเครื่องวิเคราะห์ระบบ EDX กับหัววัดพรอพอยต์นัล ในช่วงความเข้มข้น 0 ถึง 700 ไมโครกรัม..... | 65 |
| 4.4.6(2) ภาพแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มของ S K X-Rays กับปริมาณชัลเพอร์ (ไมโครกรัม) บนกระดาษกรองเมมเบรนของ Millipore ด้วยเครื่องวิเคราะห์ระบบ EDX กับหัววัดพรอพอยต์นัล ในช่วงความเข้มข้น 700 ถึง 1000 ไมโครกรัม..... | 66 |

สารบัญปูร์ก่อน (ท่อ)

หน้า		รูปที่
67	4.4.6(3) กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มของ S K X-Rays กับปริมาณชัลเพอร์ (ในโคครัม) บนกระดาษกรองเมมเบรนของ Millipore ด้วยเครื่องวิเคราะห์ระบบ EDX กับหัววัดพรอพอชันนัล ในช่วงความเข้มข้น 1000 ถึง 1500 ในโคครัม.....	
68	4.4.6(4) กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มของ S K X-Rays กับปริมาณชัลเพอร์ (ในโคครัม) บนกระดาษกรองเมมเบรนของ Millipore ด้วยเครื่องวิเคราะห์ระบบ EDX กับหัววัดพรอพอชันนัล ในช่วงความเข้มข้น 1500 ถึง 2000 ในโคครัม.....	
71	4.5.1(1) กราฟแสดงความสัมพันธ์ค่าปริมาณชัลเพอร์ (ในโคครัม) ที่วัดได้ด้วยเครื่องวิเคราะห์ระบบ EDX กับหัววัดพรอพอชันนัล กับค่ามาตรฐานชัลเพอร์ (ในโคครัม).....	
72	4.5.1(2) กราฟแสดงความสัมพันธ์ค่าปริมาณชัลเพอร์ (ในโคครัม) ที่วัดได้โดยวิธีพาราโรซานิลีน กับค่ามาตรฐานชัลเพอร์ (ในโคครัม).....	
73	4.5.1(3) กราฟแสดงความสัมพันธ์ค่าปริมาณชัลเพอร์ (ในโคครัม) ที่วัดได้ด้วยเครื่องวิเคราะห์ระบบ EDX กับหัววัดพรอพอชันนัล กับวิธีพาราโรซานิลีน.....	
76	4.5.2(1) แสดงกราฟเปรียบเทียบจำนวนนับรังสีจากระบบ EDX(XR200) และระบบ EDX กับหัววัดพรอพอชันนัล ในช่วงความเข้มข้นของชัลเพอร์ 0 ถึง 1000 ในโคครัม.....	

สารบัญรูปประกอบ (ท่อ)

รูปที่	หน้า
4.5.2(2) แสดงกราฟปรับเทียบจำนวนนับรังสีจากระบบ EDX(XR200) และระบบ EDX กับหัววัดพร้อมอัตโนมัติ ในช่วงความเข้มข้นของ ชัลเพอร์ 1000 ถึง 2000 ไมโครกรัม.....	77
4.5.2(3) แสดงกราฟปรับเทียบจำนวนนับรังสีจากระบบ EDX(XR200) และระบบ WDX ในช่วงความเข้มข้นของชัลเพอร์ 0 ถึง 400 ไมโครกรัม.....	78
4.5.2(4) แสดงกราฟปรับเทียบจำนวนนับรังสีจากระบบ EDX (XR200) และระบบ WDX ในช่วงความเข้มข้นของชัลเพอร์ 400 ถึง 1200 ไมโครกรัม.....	79
4.5.2(5) แสดงกราฟปรับเทียบจำนวนนับรังสีจากระบบ EDX (XR200) และระบบ WDX ในช่วงความเข้มข้นของชัลเพอร์ 1200 ถึง 2000 ไมโครกรัม.....	80
4.5.2(6) แสดงกราฟปรับเทียบจำนวนนับรังสีจากระบบ EDX กับหัววัด- พร้อมอัตโนมัติ และระบบ WDX ในช่วงความเข้มข้นของชัลเพอร์ 0 ถึง 600 ไมโครกรัม.....	81
4.5.2(7) แสดงกราฟปรับเทียบจำนวนนับรังสีจากระบบ EDX กับหัววัด พร้อมอัตโนมัติ และระบบ WDX ในช่วงความเข้มข้นของชัลเพอร์ 600 ถึง 1000 ไมโครกรัม.....	82
4.5.2(8) แสดงกราฟปรับเทียบจำนวนนับรังสีจากระบบ EDX กับหัววัด พร้อมอัตโนมัติ และระบบ WDX ในช่วงความเข้มข้น 1000 ถึง 2000 ไมโครกรัม.....	83
4.6.1 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างเบอร์เซนต์ประสิทธิภาพในการ จับก้าชชัลเพอร์ ไดออกไซด์ กับเบอร์เซนต์ของสารละลายโซ- เดียมคาร์บอเนทที่ซุบ.....	85

สารบัญปูระกอบ (ท่อ)

รูปที่

หน้า

4.6.2	กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างเปอร์เซนต์ประสิทธิภาพสูงสุดใน การจับก้าชชลเฟอร์โดยอุกไชค์ที่ความเข้มข้นของก้าชค่านี้ (2000 ไมโครกรัม) กับเวลาเก็บตัวอย่างอากาศ (ชั่วโมง).....	86
4.7.1	ทดสอบกราฟปรับเทียบปริมาณชลเฟอร์ (ไมโครกรัม) ด้วยเครื่องวิเคราะห์ระบบ EDX(XR200) และระบบ EDX กับหัววัดพรอพอชันนัล ในช่วงความเข้มข้นประมาณ 600 ถึง 2000 ไมโครกรัม.....	90
4.7.2	ทดสอบกราฟปรับเทียบปริมาณชลเฟอร์ (ไมโครกรัม) ด้วยเครื่องวิเคราะห์ระบบ EDX(XR200) และระบบ EDX กับหัววัดพรอพอชันนัล ในช่วงความเข้มข้นประมาณ 0 ถึง 500 ไมโครกรัม.....	96
5.2.1	ทดสอบส่วนประกอบการเก็บตัวอย่างก้าชชลเฟอร์โดยอุกไชค์ จากปล่อง.....	93
ก.3.1	กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างค่าแอนซอร์ฟชันเอดจ์ในรูป ของความยาวคลื่น (\AA) กับเลขอะตอม.....	104
ก.3.2	ทดสอบความสัมพันธ์ระหว่างค่าแอนซอร์ฟชันเอดจ์ (keV) กับเลขอะตอม.....	105
ก.6.1	ทดสอบโครงสร้างของหลอดกานีเดริงสีเอกซ์.....	107
ก.7.1	ทดสอบการหาพื้นที่สูตรให้พีคตามวิธีของ Covell.....	109
ช.2.1	ทดสอบอุปกรณ์เก็บตัวอย่างก้าชชลเฟอร์โดยอุกไชค์.....	112

รายการสัญลักษณ์และคำย่อ

\AA°	=	angstrom
$^{\circ}\text{C}$	=	degree celsius
$\text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_3$	=	glycerol
EDDT	=	Ethylenediamine D-tartrate
EDTA	=	ethylene diamine tetraacetic acid disodium salt
EDX	=	energy dispersive x-ray fluorescence
EPA	=	Enviromental Protection Agency
HCl	=	hydro chloric acid
H_2O_2	=	hydrogen peroxide
H_2S	=	hydrogen sulfide
H_2SO_4	=	Sulfuric acid
K absorption edge	=	K absorption edge
LLD	=	lower limit of detection
m^3	=	cubicmeter
MCA	=	multichannel analyzer
mCi	=	millicurie
mbar	=	millibar
mg	=	milligram
ml	=	milliliter
$\text{m}\mu$	=	millimicron
N_2	=	nitrogen
Na_2CO_3	=	sodium carbonate
$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	=	ammonium sulfate
PG	=	pyrolytic graphite
ppm	=	part per millions
SCA	=	Single channel analyzer
SO_2	=	sulfur dioxide

รายการสัญลักษณ์และค่าอ้างอิง (ต่อ)

SO_3	=	sulfur trioxide
TCM	=	tetrachloromercurate
W_K	=	K fluorescence yield
WDX	=	wavelength dispersive x-ray fluorescence
λ	=	wavelength
ϵ	=	relative standard deviation
มม.	=	มิลลิเมตร
ลบ. ม.	=	ลูกบาศก์เมตร

ศูนย์วิทยาทรัพยากร
อุปโภคบริโภคจังหวัดเชียงใหม่