

การเตรียมและการกำลังประกอบแบบเรียนให้บริสุทธิ์จากแร่แบบไร้โดยเทคนิคพิเศษ



นางสาว บรรณิการ สังฆ์เมธุ

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตร์ธรรมชาติบัณฑิต

ภาควิชาเคมี

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ. 2529

ISBN 974-567-042-1

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

011900

I15051614

PREPARATION AND PURIFICATION OF BARIUM COMPOUNDS
FROM BARITE BY FLUIDIZATION TECHNIQUE

Miss Kannikar Sangcharoen

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements
for the Degree of Master of Science
Department of Chemistry
Graduate School
Chulalongkorn University
1986

หัวข้อวิทยานิพนธ์

การเตรียมและการทำล่าประกอบแบบเรียนให้บริสุทธิ์จากแร่ไบต์โดยเทคนิคฟลูอิไดเซย์น

โดย

นางสาว บรรณิการ สังฆ์เมธิญ

ภาควิชา

เคมี

อาจารย์ที่ปรึกษา

รองค่าล่ตราการย์ แม้น ออมรลักษ์

อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม

ค่าล่ตราการย์ ดร.สมศักดิ์ ดำรงค์เลิศ



บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้นักวิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นล้วนหนึ่ง
ของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญามหาบัณฑิต

..... คณบดีบัณฑิตวิทยาลัย

(ค่าล่ตราการย์ ดร.ถาวร วชิราภิຍ)

คณะกรรมการล่อบวิทยานิพนธ์

..... ประธานกรรมการ

(ค่าล่ตราการย์ ดร.แพ็ค ลิเกอร์สัน)

..... อาจารย์ที่ปรึกษา

(รองค่าล่ตราการย์ แม้น ออมรลักษ์)

..... อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม

(ค่าล่ตราการย์ ดร.สมศักดิ์ ดำรงค์เลิศ)

..... กรรมการ

(ดร.สิงห์ชัย สิงห์พันโนทัย)

..... กรรมการ

(คุณประเสริฐ ภูมารุจันทร์)

หัวข้อวิทยานิพนธ์

การเตรียมและการกำลังประกอบแบบเรี่ยมให้ปริสุทธิ์จากแร่แบไรต์
โดยเทคโนโลยีฟลูอิเดเชิง

ชื่อนิสิต

นางสาว บรรณิภาร์ สังฆ์เจริญ

อาจารย์ที่ปรึกษา

รองค่าลัตตราจารย์ แม้น ออมรสิทธิ์

อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม

ค่าลัตตราจารย์ ดร. ล้มศักดิ์ ดำรงค์เลิศ

ภาควิชา

เคมี

ปีการศึกษา

2529



บกคดยอ

การเตรียมล่ารประกอบต่าง ๆ ของแบเรี่ยมจากแร่แบไรต์ในงานวิจัยนี้ได้ใช้แร่แบไรต์ที่มีสีขาว ซึ่งมีองค์ประกอบเป็นแบเรี่ยมชัลไฟต์ 89.91 % ลตรอนเทียมชัลไฟต์ 2.25 % เหล็กออกไซด์ 0.42 % แคลเซียมออกไซด์ 4.74 %, แมกนีเซียมออกไซด์ 0.02 % อะลูมิโน 0.22 % ซิลิกา 0.12 % ปริมาณความชื้น 0.07 ± 0.01 % ความถ่วงจำเพาะ 4.136 ± 0.002 และปริมาณน้ำหนักที่หายไปเมื่อเผา เท่ากับ 0.016 ± 0.01 % การทดลองได้ใช้วิธีเผาแร่แบไรต์กับโซเดียมคาร์บอเนต, ถ่านไม้, ถ่านโคက และถ่านลิกไนต์ โดยใช้ลักษณะที่เหมาะสม ได้แก่ ขนาดของแร่ อัตราส่วน โดยน้ำหนักที่ใช้ผลลัม อุժหภูมิ และเวลาที่ใช้ในการเผา เป็นต้น จากการทดลองพบว่าแบเรี่ยมชัลไฟต์ในแร่ถูกเปลี่ยนแปลงไปมากกว่า 90 % เมื่อเผากับโซเดียมคาร์บอเนต 86.00 %, 90.21 % และ 55.64 % เมื่อเผากับถ่านไม้, ถ่านโคค และถ่านลิกไนต์ ตามลำดับ แต่เมื่อเผาแร่แบไรต์กับถ่านไม้ โดยใช้กระบวนการฟลูอิเดเชิง ที่ลักษณะพอเหมาะสม แบเรี่ยมชัลไฟต์ในแร่จะถูกเปลี่ยนแปลงไป 72.54 % ได้ถ้าดำ (Black ash) ผลิตภัณฑ์ที่ได้นี้ เมื่อนำไปละลายน้ำจะได้ลักษณะที่ใช้เตรียมล่ารประกอบแบบเรี่ยมต่าง ๆ ต่อไป รวมทั้ง เตรียมลิโ拓พน ซึ่งใช้ในอุตสาหกรรมการทำสีอีกด้วย

Thesis Title Preparation and Purification of Barium Compounds
 from Barite by Fluidization Technique

Name Miss Kannikar Sangcharoen

Thesis Advisor Associate Professor Maen Amorasit

Thesis Coadvisor Professor Somsak Damronglerd

Department Chemistry

Academic Year 1986

ABSTRACT

The preparation of barium compounds in this research work were made from a white color grade barite ore which is composed of 89.91 % BaSO₄, 2.25 % SrSO₄, 0.42 % Fe₂O₃ 4.74 % CaO, 0.02 % MgO, 0.22 % Al₂O₃ and 0.12 % SiO₂. It has a moisture content of 0.07 ± 0.01 %, specific gravity of 4.136 ± 0.002 and the ignition loss 0.16 ± 0.01 %. The experiments were carried out at the optimum conditions, i.e., mesh size of the ore, the weight ratios of the ore and each of its reactant, e.g. Na₂CO₃, wood charcoal, coke and lignite, as well as the temperature and heating time. It was found that more than 90 % of BaSO₄ in the ore was converted by heating with Na₂CO₃ : 86 %, 90.21 % and 55.64 % conversions were obtained by heating with wood charcoal, coke, and lignite respectively. However, 72.54 % of BaSO₄ in the ore was converted to black ash by heating with wood charcoal in fluidization process. The solutions of the products obtained from the process were used as a starting material for the preparation of barium compounds, including an industrial pigment, lithopone, was also prepared.



กิตติกรรมประกาศ

ผู้เขียนกราบขอบพระคุณ รองค่าล่ตราการย์ แม้น ออมรลักษ์ อาจารย์ที่ปรึกษา และ ค่าล่ตราการย์ ดร.สัมศักดิ์ ดำรงค์เลิศ อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม ซึ่งเป็นผู้ควบคุมการวิจัยที่ ค่อยให้คำแนะนำด้วยความกรุณาตลอดมา ทำให้วิทยานิพนธ์ฉบับนี้สำเร็จลุล่วงไปด้วยดี

ขอขอบคุณ คุณฉุริษ สิงไพบูลย์ หัวหน้าฝ่ายสำรวจและนิเทศ กองศิริราชสูรย์วิทยา กรมทรัพยากรธรรมชาติ ที่กรุณาให้ใช้อุปกรณ์เครื่องมือบางชิ้นในการวิเคราะห์

ขอขอบคุณ คุณอกนิษฐ์ สุวรรณเสิงห์ ผู้อำนวยการกองศิริราชสูรย์กิจและเผยแพร่ คุณฉุริธรรม แย้มนิยม นักธรรมวิทยา กองศิริราชสูรย์วิทยา และคุณไกรรัตน์ กิตติศรีไอล์ จาก บริษัทโซ่บุ ประเทศไทยจำกัด ที่ให้ความช่วยเหลือด้านห้องข่าวอย่างแรง

ขอขอบคุณ คุณประเสริฐ ภูมารชันทร์ หัวหน้าฝ่ายสำรวจและนิเทศ กองศิริราชสูรย์ วิทยา ที่ให้ความช่วยเหลือด้านเอกสาร พร้อมทั้งคำแนะนำเกี่ยวกับการทำธรณีวิทยา

ขอขอบคุณ ภาควิชาสารสนเทศ ภาควิชาวัสดุค่าล่ตร์ คณะวิทยาค่าล่ตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ที่กรุณาให้ใช้เครื่องมือในการทดสอบและร่อนห้องข่าว

ขอขอบคุณ กองพลิกก์ สำนักงานพัฒนาปริมาณู เพื่อสนับสนุนห้องข่าว ที่กรุณาช่วยเหลือด้านการจัดทำข้อมูล ด้วยเครื่อง X-ray diffraction

และขอขอบคุณ คุณธงชัย เมธนาวิน ที่เป็นกำลังใจห้องข่าวในการวิจัยครั้งนี้ รวมทั้งช่วยเหลือในด้านการจัดทำข้อมูล ฯ



สารบัญ

หน้า

บทคัดย่อภาษาไทย	๔
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ	๕
กิตติกรรมประการคุณ	๖
สารบัญตาราง	๗
สารบัญรูป	๘
บทที่	
1. บทนำ	1
1.1 ล่าเหตุและที่มาของปัญหา	1
1.2 วัตถุประสงค์ของการวิจัยและขอบเขต	3
1.3 ข้อมูลต่าง ๆ ของแบโรต์	3
1.3.1 ชนิดและการกำเนิดของแหล่งแร่	4
1.3.2 แหล่งแร่แบโรต์ในโลก	6
1.3.3 การผลิตแร่แบโรต์ของไทย	8
1.3.4 สิ่งปฏิกิริยาของแร่แบโรต์	11
2. ทฤษฎี	16
2.1 การศึกษาคุณภาพวิเคราะห์และปริมาณวิเคราะห์ของแบเรียมในแร่แบโรต์	16
2.1.1 เทคนิคของการตกลงกัน	17
2.1.2 การใช้เฟลมโฟโตเมต์	18
2.1.3 X-ray fluorescence method	19
2.2 พลูวิไดเซย์น	21
2.3 ขบวนการเตรียมถ้าดា (สารละลายแบเรียมชัลไฟต์) (black ash process)	32
2.4 ขบวนการเตรียมลาระประกอบแบเรียมคาร์บอเนต ($BaCO_3$).	35

บทที่	หน้า
2.5 ขบวนการเตรียมสารประกอบแบบเริ่มคลอไรด์ ($BaCl_2 \cdot 2H_2O$)	38
2.6 ขบวนการเตรียมสารประกอบแบบเริ่มไนเตรต ($Ba(NO_3)_2$)	40
2.7 ขบวนการเตรียมสารประกอบแบบเริ่มชัลเฟต	41
2.8 ขบวนการเตรียมลิโทโนห์	42
3. การดำเนินการทดลองเครื่องมือและผลการทดลอง	44
3.1 การดำเนินการทดลอง	44
3.2 เครื่องมือและล่าร์เคมีที่ใช้ในการทดลอง	44
3.3 สารตัวอย่างและการเตรียมสารตัวอย่างเพื่อนำไปศึกษา	48
3.4 การศึกษาล้มเหลวทางกายภาพและเคมีของแร่แบบไตรต์	48
3.4.1 การหาปริมาณความยืด	48
3.4.2 การหาเนื้อหาที่หายไปเมื่อเผาที่อุณหภูมิสูง	49
3.4.3 การหาความถ่วงจำเพาะของแร่แบบไตรต์	50
3.5 การศึกษาองค์ประกอบในแร่แบบไตรต์	51
3.5.1 การวิเคราะห์องค์ประกอบของแร่แบบไตรต์โดยใช้เทคนิค X-ray Fluorescence Spectrometry (XRFS)	51
3.5.1.1 การทำคุณภาพวิเคราะห์	52
3.5.1.2 การทำปริมาณวิเคราะห์	54
3.5.2 การวิเคราะห์องค์ประกอบของแร่แบบไตรต์โดยใช้เทคนิค Flame Photometry และ Atomic Absorption Spectrophotometry (AAS)	54
3.5.3 การวิเคราะห์ทางองค์ประกอบในแร่แบบไตรต์ตามวิธีมาตรฐาน	59
3.6 ศึกษาการลักษณะเริ่มออกจากแร่แบบไตรต์ด้วยวิธีการเผากับโซเดียมคาร์บอเนต	60
3.6.1 ศึกษาหาอุณหภูมิที่เหมาะสมล้มเพื่อใช้ในการเผาแร่แบบไตรต์กับโซเดียมคาร์บอเนต	60
3.6.2 ศึกษาหาปริมาณโซเดียมคาร์บอเนตที่เหมาะสมลอมที่จะใช้เผากับแร่แบบไตรต์	62

3.6.3 ศึกษาหาเวลาที่เหมาะสมที่จะใช้ผาแร่แบบไรต์กับโซเดียม คาร์บอเนต	64
3.6.4 ศึกษาขนาดเม็ดของแร่แบบไรต์ที่เหมาะสมในการทำปฏิกิริยา เมื่อผา กับโซเดียม คาร์บอเนต	64
3.7 ศึกษาการเตรียมแบบเรียมชลไฟด์ (BaS) จากแร่แบบไรต์ด้วยวิธี การผา กับถ่านไม้	68
3.7.1 ศึกษาอุณหภูมิ เวลา และปริมาณที่เหมาะสมที่สุดในการผา แร่แบบไรต์กับถ่านไม้	69
3.7.2 ศึกษาขนาดของถ่านไม้ที่เหมาะสมที่สุดในการผา กับ แร่แบบไรต์	78
3.7.3 ศึกษาขนาดของถ่านไม้ที่เหมาะสมที่สุดในการผา กับ ถ่านไม้	81
3.8 ศึกษาการเตรียมแบบเรียมชลไฟด์จากแร่แบบไรต์ด้วยการผา กับ ถ่านหิน	84
3.9 ศึกษาการเตรียมแบบเรียมชลไฟด์จากแร่แบบไรต์ด้วยการผา กับ ถ่านโค้ก	87
3.10 ศึกษาการเตรียมแบบเรียมชลไฟด์จากแร่แบบไรต์โดยการผา กับ ถ่านไม้ด้วยเทคนิคฟลูอิไดเซอร์น	90
3.10.1 ศึกษาอุณหภูมิ เวลา และปริมาณถ่านที่เหมาะสม ที่สุดในการผาแร่แบบไรต์กับถ่านไม้แบบฟลูอิไดเซอร์น	90
3.10.2 ศึกษาขนาดของถ่านไม้ที่เหมาะสมที่สุดในการผา กับถ่านไม้ ในเตาผาแบบฟลูอิไดเซอร์น	96
3.10.3 ศึกษาขนาดของถ่านไม้ที่เหมาะสมที่สุดในการผา กับแร่แบบไรต์ ในเตาผาแบบฟลูอิไดเซอร์น	98
3.11 ศึกษาการลอกถลารละลายแบบเรียมชลไฟด์ออกจากถ้วย	100
3.11.1 ศึกษาอุณหภูมิที่เหมาะสมในการลอกแบบเรียมชลไฟด์ ออกจากถ้วย	100

3.11.2 ศึกษาเวลาที่เหมาะสมในการลอกแบบเรียบชัลไฟด์จาก ถ้าดำ .	102
3.11.3 ศึกษานาดของถ้าดำ (black ash) ที่เหมาะสม ในการน้ำมาน้ำลอกแบบเรียบชัลไฟด์ได้ดีที่สุด	104
3.12 การเตรียมล่ารประกอบบางชนิดของแบบเรียบชัลไฟด์ปะรอยข้น . . .	106
3.12.1 วิธีการเตรียมล่ารบะประกอบแบบเรียบชัลไฟด์อเนต . . .	106
3.12.1.1 เตรียมล่ารประกอบแบบเรียบชัลไฟด์อเนต จากการทำปฏิกริยาโซเดียมคาร์บอเนต	106
3.12.1.2 เตรียมล่ารประกอบแบบเรียบชัลไฟด์อเนต โดยการใช้กা�ชคาร์บอนไดออกไซด์	109
3.12.2 การเตรียมล่ารประกอบแบบเรียบคลอไรด์	110
3.12.2.1 ล่ารประกอบแบบเรียบคลอไรด์เตรียมได้ จากลาระละลายแบบเรียบชัลไฟด์กับกรด ไอโอดีคลอริก	110
3.12.2.2 ล่ารประกอบแบบเรียบคลอไรด์เตรียมจาก แบบเรียบชัลไฟด์กับกรดไอโอดีคลอริก	112
3.12.3 การเตรียมล่ารประกอบแบบเรียบในเตรต	114
3.12.3.1 ล่ารประกอบแบบเรียบในเตรต เตรียม จากลาระละลายแบบเรียบชัลไฟด์กับกรด ไนตริก	114
3.12.3.2 ล่ารประกอบแบบเรียบในเตรตจากแบบเรียบ คาร์บอเนตกับกรดไนตริก	116
3.12.4 การเตรียมล่ารประกอบแบบเรียบชัลเฟต	118
3.12.4.1 ล่ารประกอบแบบเรียบชัลเฟตจากล่าร ละลายแบบเรียบชัลไฟด์กับกรดซัลฟูริก	118

3.12.4.2 สารประกอบแบบเรียบง่ายเพื่อเตรียมจากสารละลายแบบเรียบง่ายกับโซเดียมซัลไฟด์กับโซเดียมซัลเฟต	120
3.13 การตรวจสอบความบริสุทธิ์ของสารประกอบแบบเรียบง่ายต่าง ๆ	122
3.13.1 วิธีการตรวจสอบเบื้องต้นของแบบเรียบง่ายการรับอเนตในสารประกอบแบบเรียบง่าย	122
3.12.2 วิธีการตรวจสอบเบื้องต้นของแบบเรียบง่ายคลอริด,	
แบบเรียบง่ายในเตรต	123
3.13.3 วิธีการตรวจสอบเบื้องต้นของแบบเรียบง่ายเพื่อเตรียมในเตรต	124
3.14 การเตรียมลิโภพ	126
3.14.1 การเตรียมสารละลายสังกะสีซัลเฟตจากแร่สังกะสี	126
3.14.2 การผลิตเพื่อเตรียมลิโภพ	128
3.14.3 การเผาลิโภพ (calcination)	128
3.15 การวิเคราะห์องค์ประกอบในลิโภพ	130
4. สรุปผลการทดลองวิจารณ์และข้อเสนอแนะ	131
บรรณานุกรม	142
ภาคผนวก	147
ก. แสดงวิธีการคำนวณหาความถ่วงจำเพาะของสาร	148
ข. วิธีการหาปริมาณองค์ประกอบใน black ash ทางการค้า	149
ค. แสดงข้อกำหนดมาตรฐานของสารประกอบแบบเรียบง่ายต่าง ๆ	152
ง. แสดงการเปรียบเทียบขนาดของ sieve ที่ใช้แต่ละชนิด	157
ประวัติผู้เขียน	158

สารบัญตาราง

ตารางที่		หน้า
1.1	แสดงปริมาณผลลัพธ์แบบไบรต์ในประเทศไทย	2
1.2	แสดงมูลค่าการนำเข้าของโซเดียมชัลไฟต์แต่ละปี	2
1.3	แสดงปริมาณของราตุแบเรียม (Ba) ที่เกิดขึ้นในธรรมชาติอยู่ในแหล่งต่าง ๆ เทียบกับราตุอื่นในหมู่ 2A โดยคิดเป็น ppm	4
1.4	แสดงถึงปริมาณการผลิตและไบรต์ของโลก	7
2.1	แสดงถึงค่า pH ที่เหมาะสมในการตกตะกอนแบเรียม	17
2.2	ผลของเชิงคากัมมี่ต่อปฏิกิริยาการเกิดในเตา	33
3.1	แสดงผลการหาปริมาณความชื้นของแร่แบบไบรต์	49
3.2	แสดงผลการหาหนักก็หายไปเมื่อเผาที่อุณหภูมิสูง	50
3.3	แสดงผลการหาความถ่วงจำเพาะของแร่แบบไบรต์	51
3.4	แสดงผลการวิเคราะห์องค์ประกอบที่ล้ำค่ายของแร่แบบไบรต์ โดยเทคนิค X-ray fluorescence spectrometry	54
3.5	แสดงค่าต่าง ๆ ที่เลือกใช้ในการวิเคราะห์หาปริมาณราตุ โดยใช้เทคนิคทาง AAS	56
3.6	แสดงผลการวิเคราะห์ปริมาณองค์ประกอบย่อยในแร่แบบไบรต์ โดยเทคนิคของ Flame Photometry และ AAS	58
3.7	แสดงผลการวิเคราะห์ปริมาณองค์ประกอบย่อยในแร่แบบไบรต์โดยเทคนิค AAS	59
3.8	แสดงผลการวิเคราะห์ปริมาณขององค์ประกอบในแร่แบบไบรต์ โดยการใช้รัฐวิเคราะห์ของมาตรฐานการวิเคราะห์แร่	59
3.9	แสดงผลการลอกแร่แบบไบรต์ให้ออกมาอยู่ในลักษณะหลายที่อุณหภูมิต่าง ๆ กัน	60
3.10	แสดงผลการหาอัตราล้วนที่เหมาะสมล้มของโซเดียมคาร์บอเนตที่ใช้เผากับแร่แบบไบรต์	62
3.11	แสดงผลการหาเวลาที่เหมาะสมเพื่อใช้ในการเผาแร่แบบไบรต์กับโซเดียมคาร์บอเนต	64
3.12	แสดงผลการศึกษาขนาดเม็ดของแร่ที่เหมาะสมในการเผา	66
3.13	แสดงคุณภาพของถ่านไม้ที่ใช้ในการวิเคราะห์	68

ตารางที่	หน้า
3.14 แลดงผลการทดลองที่ได้จากการเผาแร่แบบไรต์กับถ่านไม้	70
3.15 แลดงผลการศึกษานาดของถ่านไม้ที่เหมาะสมในการเผาแร่แบบไรต์	79
3.16 แลดงผลการทดลองการหานาดของเม็ดแร่ที่เหมาะสมล่มในการเผากับถ่านไม้ .	82
3.17 แลดงคุณภาพของถ่านหิน	84
3.18 แลดงผลการทดลองที่ได้จากการเผาแร่แบบไรต์กับถ่านหิน	85
3.19 แลดงคุณภาพของถ่านโค้ก	87
3.20 แลดงผลการทดลองที่ได้จากการเผาแร่แบบไรต์กับถ่านโค้ก	88
3.21 แลดงผลการทดลองที่ได้จากการเผาแร่แบบไรต์กับถ่านไม้ โดยวิธีฟลูอิเดเซย์น .	91
3.22 แลดงผลการทดลองที่ได้จากการหานาดของแร่ที่เหมาะสมล่มในการเผาแบบฟลูอิเดเซย์น	97
3.23 แลดงผลการทดลองที่ได้จากการหานาดของถ่านไม้ที่เหมาะสมล่มในการเผาแบบฟลูอิเดเซย์น	99
3.24 แลดงผลการทดลองหาอุณหภูมิที่เหมาะสมล่มในการลอกดแบบเรียมชลไฟต์จากถ่านดำ	100
3.25 แลดงผลการทดลองหาเวลาที่เหมาะสมล่มในการลอกดแบบเรียมชลไฟต์	102
3.26 แลดงผลการทดลองหานาดของถ่านดำที่เหมาะสมล่มในการลอกดแบบเรียมชลไฟต์	104
3.27 แลดงผลการเตรียมลาระประกอบแบบเรียมคาร์บอนเนตจากโซไซตี้มิลลาร์บอนเนต	107
3.28 แลดงผลการเตรียมลาระประกอบแบบเรียมคาร์บอนเนตจากกาซคาร์บอนไดออกไซด์	109
3.29 แลดงผลการเตรียมลาระประกอบแบบเรียมคลอรัวไรต์จากแบบเรียมชลไฟต์ และกรดไอโอดิคลอริก	110
3.30 แลดงผลการเตรียมลาระประกอบแบบเรียมคลอรัวไรต์จากลาระประกอบแบบเรียมคาร์บอนเนต	112
3.31 แลดงผลการเตรียมลาระประกอบแบบเรียมในเตรตจากแบบเรียมชลไฟต์และกรดไนตริก	114
3.32 แลดงผลการเตรียมลาระประกอบแบบเรียมในเตรตจากแบบเรียมคาร์บอนเนตกับกรดไนตริก	116

ตารางที่	หน้า
3.33 แล้วดงผลการเตรียมล่าร์ประกอบแบบเรียมชัลเฟต์ จากล่าร์ละลายแบบเรียมชัลไฟฟ์ กับกรดชัลฟูริก	118
3.34 แล้วดงผลการเตรียมล่าร์ประกอบแบบเรียมชัลเฟต์จากล่าร์ละลายแบบเรียมชัลไฟฟ์ กับโซเดียมชัลเฟต์	120
3.35 แล้วดงผลการวิเคราะห์ความบริสุทธิ์ของล่าร์ประกอบแบบเรียม	125
3.36 แล้วดงผลการทดลองการเตรียมล่าร์ละลายสังกะสีชัลเฟต์	126
3.37 อังค์ประกอบของแร่สังกะสีจากเหมืองผาแตง จำพวกแม่ล้อด สังหวัดตาข. .	127
3.38 แล้วดงผลการเตรียมลิโตกัพม	129
3.39 แล้วดงผลการวิเคราะห์อังค์ประกอบในลิโตกัพม	130
ค-1 Specifications for Reagent-Grade Barium Carbonate . . .	152
ค-2 Specifications for Reagent-Grade Barium Chloride . . .	153
ค-3 Specifications for Reagent-Grade Barium Nitrate . . .	154
ค-4 Commercial Specifications for Barium Sulfate	155
ค-5 แล้วดงล้วนประกอบลิโตกัพม	156

สารบัญรูป

รูปที่		หน้า
1.1	แผนที่แลดงที่ตั้งสังหารดต่าง ๆ ในประเทศไทยที่มีแหล่งแร่แบบต่าง ๆ	10
2.1	แลดงล้วนประกอบของเครื่องเฟลมฟอฟโนวิตอร์	18
2.2	แลดงสักษณะของเครื่อง X-ray fluorescent spectrometer	20
2.3	แลดงสักษณะของฟลูอิಡเบด	23
2.4	แลดงสักษณะฟลูอิಡเบดหลาภัยขันและเบดต่อเนื่อง	24
2.5	แลดง เตาที่ใช้ในการถลุงแร่สังกะสี.	25
2.6	แลดงการถลุงแร่ไฟไตร์ตัวหัวรับผลิตกาชาชลเฟอร์ไดออกไซด์	26
2.7	แลดง เตาที่ใช้ในการถลุงแร่เหล็ก	27
2.8	แลดงการยานถ่ายล้ำของที่มีสักษณะเป็นผงละเวียด	30
2.9	แลดงการเตรียมแบบรีมคลอริดในฟลูอิಡเบด	39
2.10	แลดงขั้นตอนการผลิตสีโกโนพ	42
3.1	แลดงสักษณะเตาเผาด้วยเทคนิคฟลูอิಡเขียนที่ใช้ในการทดลอง.	46
3.2	แลดง XRFS spectra ของธาตุที่เป็นองค์ประกอบในแร่แบบต่าง ๆ	53
3.3	แลดงค่าความสัมพันธ์ระหว่างค่า Intensity กับค่าความเข้มข้นของแบบรีม .	57
3.4	แลดงผลของการหาอุณหภูมิที่เหมาะสมล่มต่อการเกิดปฏิกิริยา เมื่อเผากับโซเดียม คาร์บอเนต	61
3.5	แลดงผลการหาอุณหภูมิที่เหมาะสมล่มในการเผากับแบบต่าง ๆ	63
3.6	แลดงผลการหาเวลาที่เหมาะสมล่มในการเผากับโซเดียมคาร์บอเนตกับแร่แบบต่าง ๆ . .	65
3.7	แลดงผลการหาขนาดของแร่ที่เหมาะสมล่มต่อการเกิดปฏิกิริยา เมื่อเผากับโซเดียม คาร์บอเนต.	67
3.8	แลดงความสัมพันธ์ของการเปลี่ยนแปลง $BaSO_4$ ในแร่แบบต่างกับอุณหภูมิและ อัตราล้วนที่ผลลัพธ์ถ่านไม้โดยใช้เวลาเผา 1 ชั่วโมง	74
3.9	แลดงความสัมพันธ์ของการเปลี่ยนแปลง $Ba SO_4$ ในแร่แบบต่างกับอุณหภูมิและ อัตราล้วนที่ผลลัพธ์ถ่านไม้โดยใช้เวลาเผา 1.5 ชั่วโมง	75

ขบก

หน้า

3.10	แลดงความสัมพันธ์ของการเปลี่ยนแปลง BaSO_4 ในแร่แบบไรต์กับอุณหภูมิและ อัตราส่วนที่ผลลัพธ์กับถ่านไม้โดยใช้เวลาเผา 2 ชั่วโมง	76
3.11	แลดงความสัมพันธ์ของการเปลี่ยนแปลง Ba SO_4 ในแร่แบบไรต์กับอุณหภูมิและ อัตราส่วนที่ผลลัพธ์กับถ่านไม้โดยใช้เวลาเผา 2.5 ชั่วโมง	77
3.12	แลดงผลของ ขนาดถ่านไม้ที่มีต่อการเกิดปฏิกิริยาเพื่อเผากับแร่แบบไรต์ . . .	80
3.13	แลดงผลของ ขนาดเม็ดแร่ที่มีต่อการเกิดปฏิกิริยาเมื่อเผากับถ่านไม้ . . .	83
3.14	แลดงผลการเปลี่ยนแปลงที่เกิดขึ้นจากการเผาสัดส่วนของผลลัพธ์ของแร่แบบไรต์ กับถ่านไม้ที่อุณหภูมิต่าง ๆ กัน	94
3.15	แลดงผลการเปลี่ยนแปลงที่เกิดขึ้นจากการเผาสัดส่วนของผลลัพธ์ของแร่แบบไรต์ กับถ่านไม้ที่อุณหภูมิต่าง ๆ กัน	95
3.16	แลดงผลอุณหภูมิที่เหมาะสมในการลอกแบบเรียบชัลไฟฟ์ต์ออกจากถ้าดำ . . .	101
3.17	แลดงผลการทดลองการหาเวลาที่เหมาะสมในการลอกแบบเรียบชัลไฟฟ์ต์ออกจาก ถ้าดำ	103
3.18	แลดงผลของขนาดถ้าดำ (black ash) ที่เหมาะสมในการลอกแบบเรียบ ชัลไฟฟ์ต์ออกจากถ้าดำ	105
3.19	แลดง X-Ray Diffraction Pattern ของแบบเรียบคาร์บอนเนต . . .	108
3.20	แลดง X-Ray Diffraction Pattern ของแบบเรียบคลอไรด์จากแบบเรียบ ชัลไฟฟ์ต์	111
3.21	แลดง X-Ray Diffraction Pattern ของแบบเรียบคลอไรด์จากแบบเรียบ คาร์บอนเนต	113
3.22	แลดง X-Ray Diffraction Pattern ของแบบเรียบในเตตระ จาก BaS . . .	115
3.23	แลดง X-Ray Diffraction Pattern ของแบบเรียบในเตตระ จาก BaCO_3	117
3.24	แลดง X-Ray Diffraction Pattern ของแบบเรียบชัลไฟฟ์ต์จาก $\text{BaS} + \text{H}_2\text{SO}_4$	119
3.25	แลดง X-Ray Diffraction Pattern ของแบบเรียบชัลไฟฟ์ต์จาก $\text{BaS} + \text{Na}_2\text{SO}_4$	121