

**HEAT TREATMENT OF RUBY FROM MONTEPEUEZ,
MOZAMBIQUE**

Miss Tamtawan Phantia

**A REPORT SUBMITTED IN PARTIAL FULFILLMENT OF THE
REQUIREMENT FOR THE BACHELOR OF SCIENCE, DEPARTMENT
OF GEOLOGY, CHULALONGKORN UNIVERSITY, 2011**

การปรับปรุงคุณภาพพลด้อยทับทิม แหล่งม่อนเตเปวยซ์

ประเทศไทย

นางสาว ตามตะวัน พันธ์เตี้ย

รายงานฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตร

วิทยาศาสตรบัณฑิต ภาควิชาธรณีวิทยา จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พุทธศักราช 2554

วันที่ส่ง/...../.....

วันที่อนุมัติ/...../.....

.....

(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. จักรพันธ์ สุทธิรัตน์)

อาจารย์ที่ปรึกษาโครงการ

การปรับปรุงคุณภาพพลอยทับทิม แหล่งมอนเตปวยซ์ ประเทศไทยเมียนบิก

ตามตะวัน พันธ์เตี๊ย

ภาควิชาชีวเคมี คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

โทรศัพท์ 089-6857724 e-mail: Tamtawan.p@gmail.com

บทคัดย่อ

พลอยทับทิมแหล่งมอนเตปวยซ์ ทางตอนเหนือของประเทศไทยเมียนบิก จัดเป็นแหล่งพลอยทับทิมแหล่งใหม่ในแอฟริกาตะวันออกเฉียงใต้ แต่ภายในเนื้อพลอยเหล่านี้มักพบรอยแตกค่อนข้างมากจากการศึกษาพลอยทับทิมจำนวน 74 ตัวอย่างจากแหล่งนี้ สามารถแบ่งออกเป็น 2 กลุ่ม คือ พลอยคุณภาพปานกลาง- สูง มี รอยแตกน้อย-รอยแตกปานกลาง ได้แก่ กลุ่มนำ ไปปรับปรุงคุณภาพด้วยการเติมสารประกอบบอร์แรกซ์ และพลอยกลุ่มคุณภาพต่ำมีรอยแตกในเนื้อพลอยมากถูกนำ ไปปรับปรุงคุณภาพโดย การเติมแก้วตะกั่ว โดยส่วนใหญ่มักพบมลพินเส้นเข้ม มลพินผลีกแร่ แอกทิโน ไอล์ แร่แคลไซด์ และแร่ฟูกไซด์ ตามลำดับ อิกหั้งพบมลพินรอยนิ่วมีอ มวลพินรูปท่อ และ มวลพินสีขาวขุ่น หลังการปรับปรุงคุณภาพพบว่าพลอยกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง มีสมบัติทางกายภาพค่อนข้างคงที่ไม่เปลี่ยนแปลงนัก แต่อาจมีน้ำหนักของพลอยเพิ่มขึ้นเล็กน้อย อิกหั้งพบว่าการคุณค่าของ AIOOH ในスペกตรัม FTIR ของบางตัวอย่างหายไปหลังการปรับปรุงคุณภาพ โดยภายในพลอยทับทิมมีการเชื่อมประสานกันของรอยแตกเล็กน้อย แต่กลับมีมวลพินตกค้างเพิ่มมากขึ้น พลอยจึงมีความใสขึ้น ไม่น้ำหนัก เป็นส่วนน้อยเท่านั้นที่พลอยใสขึ้น พบทะต้องค์ประกอบมี Si เพิ่มขึ้น สำหรับพลอยกลุ่มคุณภาพต่ำ หลังการปรับปรุงคุณภาพ พบสมบัติทางกายภาพค่อนข้างคงที่ เช่นเดียวกัน แต่น้ำหนักของพลอยเพิ่มขึ้นอย่างเห็นได้ชัด การคุณค่าของ AIOOH ในスペกตรัม FTIR น้อยลงแต่มีการคุณค่าของแก้วตะกั่วเพิ่มขึ้นมา ภายในพลอยพบแก้วตะกั่วเข้าไปอุดตามรอยแตกและมีบางส่วนเคลือบผิว พบลักษณะรวมแสงสีน้ำเงิน และฟองก๊าซในบางตัวอย่าง รอยแตกในเนื้อพลอยมองเห็นได้น้อย พลอยมีความโปร่งใสเพิ่มขึ้น องค์ประกอบธาตุ Pb และ Si มีปริมาณสูงขึ้นชัดเจน โดยพลอยทั้ง 2 กลุ่มนี้มีการเปลี่ยนแปลงทำให้เห็นสีแดงเข้มขึ้น โดยสรุปพลอยทับทิมแหล่งมอนเตปวยซ์จัดว่าสามารถนำไปปรับปรุงคุณภาพได้ทั้ง 2 รูปแบบ ทั้งนี้ขึ้นกับคุณภาพเริ่มต้นของพลอย โดยล่วงมาหากับทิมแหล่งมอนเตปวยซ์จะหมายความว่า การปรับปรุงคุณภาพด้วยการเติมแก้วตะกั่วมากกว่า แต่พลอยคุณภาพสูงกว่าอาจจะปรับปรุงโดยอ แรกซ์ได้เช่นกัน

HEAT TREATMENT OF RUBY FROM MONTEPUEZ, MOZAMBIQUE

Tamtawan Phantia

Department of Geology, Faculty of Science, Chulalongkorn University

Tel: 0896857724; E-mail: Tamtawan.p@gmail.com

Abstract:

Ruby deposits have been recently found in Montepuez, Northern Mozambique, Southeast Africa. Seventy four ruby samples from this deposit were collect and divided, based on their quality and fractures, into 2 groups. The first group is medium-high quality of transparency with some fractures and some inclusions. This group was enhanced thermally with borax glass. The other group is low quality of transparency with many fractures and many inclusions. Heat treatment with lead glass was then applied for this group. Mostly found mineral inclusions are actinolite, calcite and fuchsite. Fingerprint, tube and cloud inclusions are also observed in these rubies. After enhancement, the first group still shows consistency of physical properties with weight increasing, slightly. Their transparencies are slightly improved because some fractures are healed but many residual inclusions are developed. For the low quality rubies, they also show consistent physical properties but their weights were increased extremely. These rubies are changed to better transparency with blue flash and some cloud inclusions are clearly observed. Lead glass-filled fractures are recognized significantly and their surfaces are also partly covered by the lead glass. Absorptions of AlOOH, observed in FTIR spectra, are disappeared after treatment in both groups. Their colors appear to have intensified in red shade. Therefore, heat treatments using borax glass and lead glass can be used to enhance Montepuez rubies; however, their initial qualities should be taken into consideration for both treatments. Heat treatment with lead glass may be more suitable of these stones although some higher quality rubies may also be improved by borax-assisted heat.

Keywords: Montepuez, Borax, Heat Treatment, Lead-glass.

กิตติกรรมประกาศ

ผู้วิจัยขอขอบพระคุณผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. จักรพันธ์ สุทธิรัตน์ เป็นอย่างสูง ที่เคยให้คำแนะนำ และความช่วยเหลือตลอดจนงานวิจัยครั้งนี้สำเร็จลุล่วงไปด้วยดี และขอขอบพระคุณ อาจารย์ภาควิชาธรณีวิทยา คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัยทุกท่านที่ให้ความรู้ และประสบการณ์ในด้านต่างๆ ตลอดจนบุคลากรทุกท่านที่เคยช่วยเหลือ ตลอดเวลา คำนึงถึงความสะดวกในการทำงานวิจัย และขอบคุณเจ้าที่สถาบันวิจัยและพัฒนาอัญมณีและเครื่องประดับแห่งชาติ (องค์การมหาชน) ที่ให้คำแนะนำในเรื่องการศึกษาวิเคราะห์ข้อมูลเป็นอย่างดี

ขอบคุณ คุณ ทัศนรา ศรีปุนจัน คุณ นาตามา นิลยัต และคุณ จรัชญา เอื้อวงศ์ศิริน ที่ช่วยดูแลตลอดการดำเนินงาน สรุดท้ายขอขอบคุณสมาชิกครอบครัวของข้าพเจ้าและเพื่อนๆ อาจารย์วิทยาฯ 52 ที่เป็นกำลังใจและการสนับสนุนตลอดการทำงาน โดยเฉพาะ น.ส. พชราพร ศิริวัฒนากร ที่ช่วยเหลืองานสำเร็จลุล่วงไปด้วยดี

สารบัญ

บทคัดย่อภาษาไทย	I
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ	II
กิตติกรรมประกาศ	III
สารบัญ	IV
สารบัญตาราง	VI
สารบัญรูปภาพ	VIII

บทที่ 1 บทนำ

1.1 กล่าวนำ	1
1.2 วัตถุประสงค์	2
1.3 ขอบเขตการศึกษา	3
1.4 ผลที่คาดว่าจะได้รับ	3
1.5 เอกสารและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง	3
1.5.1 ลักษณะทั่วไปของพolloยทั่วทิม	3
1.5.2 แหล่งพolloยทั่วทิมมอนเตป่วยช์	4
1.5.3 การปรับปรุงคุณภาพพolloย	5
1.5.4 งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง	6

บทที่ 2 วิธีดำเนินงานวิจัย

2.1 การศึกษาและรวบรวมงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง	8
2.2 เตรียมตัวอย่างพolloยและเครื่องมือสำหรับการวิจัย	8
2.3 ศึกษาตัวอย่างพolloยทั่วทิมก่อนการปรับปรุงคุณภาพด้วยความร้อน	8
2.4 จัดกลุ่มของพolloยทั่วทิม	8
2.5 ปรับปรุงคุณภาพพolloยทั่วทิม	9
2.6 ศึกษาตัวอย่างพolloยทั่วทิมหลังการปรับปรุงคุณภาพด้วยความร้อน	9

สารบัญ (ต่อ)

2.7	ผลข้อมูลที่ได้จากการศึกษาวิจัย วิเคราะห์ แปลความหมาย	9
2.8	สรุปและเสนอผลงานวิจัย	9
2.9	เครื่องมือช่วยในการรวบรวมและวิเคราะห์ข้อมูล	11
บทที่ 3 ผลการศึกษาและวิเคราะห์ข้อมูล		
3.1	ตัวอย่างพลอยทับทิม	15
3.2	ข้อมูลก่อนการปรับปรุงคุณภาพ	17
3.2.1	ลักษณะพื้นฐานของพลอยทับทิม	17
3.2.2	ลักษณะการดูดกลืนแสงและมลทิน	18
3.2.3	องค์ประกอบเคมีของพลอยทับทิม	25
3.3	ข้อมูลหลังการปรับปรุงคุณภาพ	28
3.3.1	ลักษณะพื้นฐานของพลอยทับทิม	28
3.3.2	ลักษณะการดูดกลืนแสงและมลทิน	31
3.3.3	องค์ประกอบเคมีของพลอยทับทิม	38
บทที่ 4 อภิปรายและสรุปผลการศึกษา		
4.1	อภิปรายผล	40
4.2	สรุปผลการศึกษา	41
เอกสารอ้างอิง		43
ภาคผนวก		
ภาคผนวก ก	ข้อมูลก่อนการปรับปรุงคุณภาพ	45
ภาคผนวก ข	ข้อมูลหลังการปรับปรุงคุณภาพ	102

สารบัญตาราง

ตารางที่ 3-1	สรุปลักษณะทางกายภาพและสมบัติเฉพาะทางอัญมณีของ ตัวอย่างพลาสติกหิน แหล่งมอนเตปวยซ์ ประเทศโมเนซมบิก ^{กลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T)}	17
ตารางที่ 3-2	สรุปลักษณะทางกายภาพและสมบัติเฉพาะทางอัญมณีของ ตัวอย่างพลาสติกหิน แหล่งมอนเตปวยซ์ ประเทศโมเนซมบิก ^{กลุ่มคุณภาพต่ำ (กลุ่ม S)}	18
ตารางที่ 3-3	แสดงข้อมูลลักษณะมลทินและปริมาณที่พบ เปรียบเทียบระหว่าง ^{พลาสติกกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง กับ พลาสติกกลุ่มคุณภาพต่ำ}	21
ตารางที่ 3-4	แสดงค่าสถิติของผลวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีของพลาสติกหิน ^{จากประเทศโมเนซมบิก กลุ่มพลาสติกคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T)}	25
ตารางที่ 3-5	แสดงค่าสถิติของผลวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีของพลาสติกหิน ^{จากประเทศโมเนซมบิก กลุ่มพลาสติกคุณภาพปานต่ำ (กลุ่ม S)}	26
ตารางที่ 3-6	แสดงค่าจากการศึกษาองค์ประกอบทางเคมีของพลาสติกหิน ^{ในบางตัวอย่าง โดยเครื่อง EPMA แสดงในบางส่วน}	27
ตารางที่ 3-7	สรุปลักษณะทางกายภาพและสมบัติเฉพาะทางอัญมณีของ ตัวอย่างพลาสติกหิน เปรียบเทียบก่อนและหลังการปรับปรุงคุณภาพ ^{กลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T)}	30
ตารางที่ 3-8	สรุปลักษณะทางกายภาพและสมบัติเฉพาะทางอัญมณีของ ตัวอย่างพลาสติกหิน เปรียบเทียบก่อนและหลังการปรับปรุงคุณภาพ ^{กลุ่มคุณภาพต่ำ (กลุ่ม S)}	30
ตารางที่ 3-9	แสดงค่าสถิติของผลวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีของพลาสติกหิน ^{เบรียบเทียบก่อนและหลังการปรับปรุงคุณภาพ}	39
	^{ตัวอย่างพลาสติกกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T)}	

สารบัญตาราง(ต่อ)

VII

ตารางที่ 3-10 แสดงค่าสถิติของผลวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีของผลอยทับทิม

39

เบรียบเทียบก่อนและหลังการปรับปรุงคุณภาพ

ตัวอย่างผลอยกลุ่มคุณภาพต่ำ (กลุ่ม S)

สารบัญอุปภาพ

รูปที่ 1.1 แผนที่แสดงตำแหน่งพื้นที่สะสมตัวของพลอยทับทิมทางตอนเหนือของประเทศไทย ไม้แซมบิกและตอนใต้ประเทศไทยแทนซาเนีย (จาก Hughes, 2009 ข้างใน GIT-GTL 2010)	2
รูปที่ 1.2 แผนที่ประเทศไทยไม้แซมบิกแสดงเมืองต่างๆ และแม่น้ำสายหลัก (Department of Peacekeeping Operations Cartographic Section, June 2004) เมืองม่อนเตปาย์แสดงในกรอบสีแดง	4
รูปที่ 2.1 ภาพแสดงแผนผังขั้นตอนการดำเนินงาน	10
รูปที่ 2.2 ภาพเครื่องมือที่ใช้ในการศึกษาลักษณะพื้นฐาน	11
รูปที่ 2.3 ภาพเครื่องมือที่ใช้ในการศึกษาลักษณะภายในและองค์ประกอบเคมี ของสถาบันวิจัยและพัฒนาอัญมณีและเครื่องประดับแห่งชาติ (องค์การมหาชน)	13
รูปที่ 2.4 ภาพเครื่องมือที่ใช้ในการศึกษาองค์ประกอบเคมี	14
รูปที่ 3.1 พลอยทับทิมคุณภาพปานกลาง – สูง (กลุ่ม T) ก่อนการปรับปรุงคุณภาพ	16
รูปที่ 3.2 พลอยทับทิมคุณภาพต่ำ (กลุ่ม S) ก่อนการปรับปรุงคุณภาพ	16
รูปที่ 3.3 FTIR Spectrum ของตัวอย่างทับทิมจากประเทศไทยไม้แซมบิก กลุ่ม T (ตัวอย่าง T2-6)	18
รูปที่ 3.4 FTIR Spectrum ของตัวอย่างทับทิมจากประเทศไทยไม้แซมบิก กลุ่ม S (ตัวอย่าง S4-3)	19
รูปที่ 3.5 การดูดกลืนช่วง UV-VIS-NIR ของตัวอย่างทับทิมจากประเทศไทยไม้แซมบิก กลุ่ม T (ตัวอย่าง T4-12)	20
รูปที่ 3.6 การดูดกลืนช่วง UV-VIS-NIR ของตัวอย่างทับทิมจากประเทศไทยไม้แซมบิก กลุ่ม S (ตัวอย่าง S2-1)	20
รูปที่ 3.7 ภาพลักษณะภายในของพลอยทับทิม แสดงรายเด็ก (บนซ้าย) ผลทินเส้นเข้ม ^(บนกลาง) ผลทินรูปผลลัพธ์ (ล่างซ้าย) ผลทินรูปท่อ (ล่างกลาง) และผลทินสีขาวขุ่น (ล่างขวา)	22

สารบัญรูปภาพ(ต่อ)

IX

รูปที่ 3.8 ภาพตัวอย่างแสดงลักษณะภายในของพลาลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T)	22
รูปที่ 3.9 ภาพตัวอย่างแสดงลักษณะภายในของพลาลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพต่ำ (กลุ่ม S)	23
รูปที่ 3.10 Raman spectrum ของผลึกแร่แอคติโนไลต์ (Actinolite) ในตัวอย่างพลาลอยทับทิม T2-3	23
รูปที่ 3.11 Raman spectrum ของผลึกแร่แคลไซด์ (Calcite) ในตัวอย่างพลาลอยทับทิม T6-3	24
รูปที่ 3.12 Raman spectrum ของผลึกแร่ฟูกไซต์ (Fuchsite) ในตัวอย่างพลาลอยทับทิม S1-2	24
รูปที่ 3.13 Raman spectrum ของแร่ฟูกไซต์ (Fuchsite) ในหินตันกำเนิดพลาลอยทับทิม แหล่ง มองเตปายร์ ประเทศโมเนซมบิก	24
รูปที่ 3.14 พลาลอยทับทิมคุณภาพปานกลาง – สูง (กลุ่ม T) เปรียบเทียบก่อนและหลังการ ปรับปรุงคุณภาพ	28
รูปที่ 3.15 พลาลอยทับทิมคุณภาพต่ำ (กลุ่ม S) เปรียบเทียบก่อนและหลังการปรับปรุงคุณภาพ	29
รูปที่ 3.16 พลาลอยทับทิมหลังการเจียระไน ตัวอย่างพลาลอยทับทิม T1-10 และ T1-11 ตามลำดับ	29
รูปที่ 3.17 FTIR Spectrum เปรียบเทียบก่อนและหลังการปรับปรุงคุณภาพกลุ่ม T (ตัวอย่าง T2-6)	32
รูปที่ 3.18 FTIR Spectrum เปรียบเทียบก่อนและหลังการปรับปรุงคุณภาพกลุ่ม S (ตัวอย่าง S4-3)	33
รูปที่ 3.19 การดูดกลืนช่วง UV-VIS-NIR เปรียบเทียบก่อนและหลังการปรับปรุงคุณภาพ กลุ่ม T (ตัวอย่าง T4-12)	34
รูปที่ 3.20 การดูดกลืนช่วง UV-VIS-NIR เปรียบเทียบก่อนและหลังการปรับปรุงคุณภาพ กลุ่ม S (ตัวอย่าง S2-1)	34
รูปที่ 3.21 ภาพเปรียบเทียบก่อนและหลังการเผาของพลาลอยกลุ่ม T	36

สารบัญรูปภาพ(ต่อ)

รูปที่ 3.22 ภาพแสดงลักษณะภายในของพลดอยทับทิมกลุ่ม T หลังการปรับปรุงคุณภาพ	36
รูปที่ 3.23 ภาพเบรียบเทียบก่อนและหลังการเผาของพลดอยกลุ่ม S	37
รูปที่ 3.24 ภาพแสดงลักษณะวาระแสงสีน้ำเงิน และ ความหวานที่แตกต่างกันที่ผิวพลดอยทับทิมกลุ่ม S	38

บทที่ 1

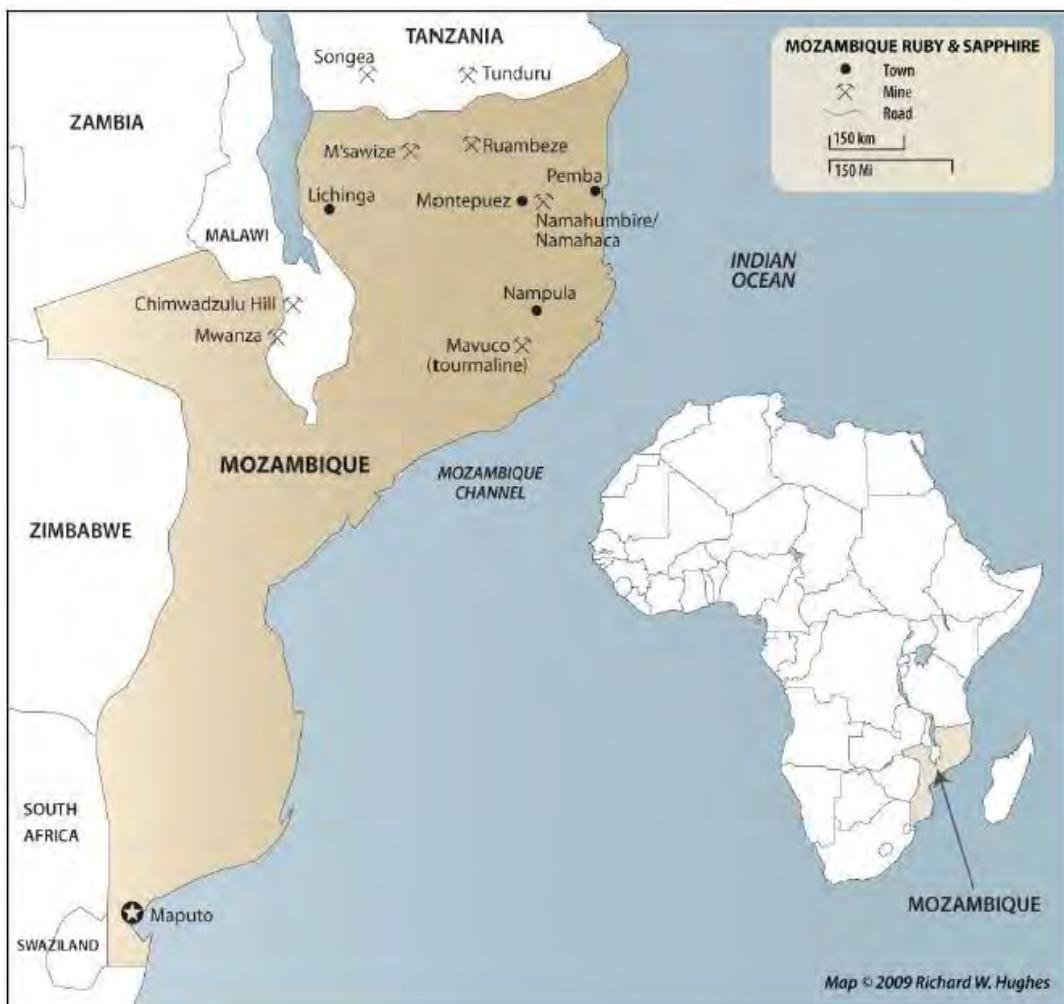
บทนำ

1.1 กล่าวนำ

ประเทศไทยเป็นหนึ่งในประเทศที่มีชื่อเสียงในด้านการปรับปรุงคุณภาพอัญมณี เพื่อเพิ่มมูลค่าเป็นเวลาขึ้นๆ โดยเฉพาะอย่างยิ่งการปรับปรุงคุณภาพพลอยทับทิม (ruby) พลอยไพลิน (blue sapphire) และอื่นๆ ด้วยความร้อน ในปัจจุบันแหล่งอัญมณีในประเทศไทยมีวิมานลดลง และหายากมากยิ่งขึ้น ดังนั้นการหาแหล่งอัญมณีแหล่งใหม่จึงมีความสำคัญในการพัฒนาเศรษฐกิจการค้าอัญมณีของประเทศไทย ซึ่งการเพิ่มคุณค่าพลอยด้วยความร้อนนี้เป็นส่วนหนึ่งในการช่วยพิจารณา ความเป็นไปได้ในการลงทุน ในแหล่งพลอยแหล่งใหม่

มองเตปายซ์เป็นชื่อเมืองหนึ่งในจังหวัด Cabo Delgado บริเวณตอนเหนือทางด้านตะวันออกของประเทศโมเซมบิก เป็นบริเวณพื้นที่ที่ติดกับชายแดนด้านใต้ของประเทศแทนซาเนีย (รูปที่ 1.1 และ 1.2) จัดเป็นแหล่งพลอยทับทิมแหล่งใหม่ในแอฟริกาตะวันออกเฉียงใต้ โดยพลอยจากแหล่งนี้จะถูกส่งเข้ามาในตลาดค้าพลอยของไทยประมาณ 2-3 ปีมาแล้ว จากลักษณะโดยทั่วไปของพลอยแหล่งนี้คือด้วน้ำจะ มีความสัมพันธ์กับแนวหินแปรหันสูง ซึ่งเป็นส่วนของแนวการแปรสภาพโมแซมบิก (Mozambique belt) ต่อเนื่องจากทางด้านตะวันตกและใต้ของประเทศแทนซาเนีย พลอยแหล่งนี้จึงเป็นที่น่าสนใจในการนำมาศึกษาปรับปรุงคุณภาพด้วยความร้อน เพื่อดูศักยภาพในการเพิ่มคุณค่า ช่วยในการประเมินการลงทุนในแหล่งพลอยนี้พร้อมกับข้อมูลการเปลี่ยนแปลงของพลอยตลอดช่วงการทดลองปรับปรุงคุณภาพ สามารถใช้เป็นตัว旁證การเผาแบบต่างๆ ในห้องปฏิบัติการการทดสอบอัญมณีต่อไป

สำหรับกระบวนการปรับปรุงคุณภาพของทับทิม พบว่าพลอยทับทิมแต่ละแหล่งมีการใช้วิธีในการปรับปรุงคุณภาพที่แตกต่างกัน ในบางครั้งพลอยทับทิมจากแหล่งเดียวกันอาจปรับปรุงคุณภาพด้วยกระบวนการที่แตกต่างกัน ทั้งนี้ขึ้นกับองค์ประกอบและลักษณะของทับทิม (Themelis, 1992) เนื่องจากลักษณะของตัวอย่างพลอยทับทิมจากแหล่งดังกล่าวมีรอยแตกในบริเวณผิวและเนื้อในของพลอยมาก (Pardieu et al., 2009) การศึกษาครั้งนี้จึงมุ่งเน้นการศึกษาลักษณะของพลอยจากการปรับปรุงคุณภาพโดยการเติมสารเคมีเพื่อเพิ่มคุณภาพ และเบรี่ยนเทียบข้อมูลที่ได้ โดยแบ่งการเผาเป็น 2 รูปแบบ คือ การเผาพลอยโดยเติมแก้วตะกั่ว (Lead-Glass heating) และการเผาพลอยโดยการเติมสารประกอบบอแรกซ์ (Borax heating)



รูปที่ 1.1 แผนที่แสดงตำแหน่งพื้นที่สะสมตัวของพลอยทับทิมทางตอนเหนือของประเทศโมซัมบิก และตอนใต้ประเทศแทนซาเนีย (จาก Hughes, 2009 อ้างอิงใน GIT-GTL 2010)

1.2 วัตถุประสงค์

1. เพื่อศึกษาคุณสมบัติของตัวอย่างพลอยทับทิมที่เหมาะสมต่อการเพิ่มคุณภาพด้วยความร้อนประเภทต่างๆ
2. เพื่อศึกษาลักษณะของพลอยทับทิมก่อนและหลังการเผา ทั้งลักษณะพื้นฐาน และลักษณะภายในของพลอย

1.3 ขอบเขตการศึกษา

การวิจัยนี้เน้นศึกษาคุณภาพ ลักษณะพื้นฐาน และลักษณะภายในของผลอยทับทิมจากการปรับปรุงคุณภาพด้วยความร้อนด้วยการเติมแก้วตะกั่วและแก้วบอแรกซ์

1.4 ผลที่คาดว่าจะได้รับ

1. ทราบข้อมูลพื้นฐานเกี่ยวกับการปรับปรุงคุณภาพผลอยด้วยความร้อน ของแหล่งผลอยทับทิมน consonateปะปะ ประเทศไทยและบีก
2. ทราบศักยภาพของผลอยหลังจากการผ่านการปรับปรุงคุณภาพด้วยความร้อน

1.5 เอกสารและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

1.5.1 ลักษณะทั่วไปของผลอยทับทิม

“ทับทิม” ผลอยสีแดงในแปรตระกูลคอรันดัม (Corundum) มีความแข็งแรงจากเพชรซึ่งเคยได้รับการนานนามว่าเป็นสุดยอดแห่งอัญมณี ทับทิมที่ไร้ตำหนิและสีสันสวยงามมีราคาสูง ทับทิมที่ได้จากธรรมชาติส่วนมากเนื้อจะขุ่น มีตำหนินามาก ฉะนั้นทับทิมที่พบเห็นในห้องตลาดทั่วไปจะผ่านกระบวนการปรับปรุงคุณภาพเกือบทั้งสิ้น

ผลอยทับทิมจัดอยู่ในตระกูลคอรันดัม (Corundum) เช่นเดียวกับผลอยไพลิน มีส่วนประกอบทางเคมีเป็นอะลูมิเนียมออกไซด์ (Al_2O_3) มีโครงสร้างผลึกอยู่ในระบบฐานสามเหลี่ยม (Trigonal system) ดังนั้นคุณสมบัติทางกายภาพ ทางเคมี และทางแสง ของทับทิมจึงเหมือนกันกับไพลิน คือ ความแข็ง 9 ตามโมห์สเกล ค่าดัชนีหักเหแสง 1.76-1.77 และค่าความถ่วงจำเพาะ 4.0 แต่แตกต่างกันตรงที่ ทับทิมใช้เยิกผลอยในตระกูลคอรันดัมที่มีสีแดงเท่านั้น ส่วนผลอยในตระกูลคอรันดัมสีอื่นจัดอยู่ในกลุ่มของไพลินทั้งหมด

สีแดงของทับทิมมาจากธาตุโครเมียม (Cr) ที่แทรกเข้ามาได้ถึงร้อยละ 1 ของปริมาณธาตุทั้งหมด ซึ่งปริมาณธาตุโครเมียมจะเป็นตัวทำให้ทับทิมมีสีแดงมากน้อยแตกต่างกัน

1.5.2 แหล่งพลอยทับทิมมอนเตปวยซ์



รูปที่ 1.2 แผนที่ประเทศโมซัมบิกแสดงเมืองต่างๆและแม่น้ำสายหลัก (Department of Peacekeeping Operations Cartographic Section, June 2004) เมืองมอนเตปวย์แสดงในกรอบสีแดง

มอนเตปวยซ์เป็นชื่อเมืองในจังหวัด Cabo Delgado เป็นแหล่งพลอยทับทิมแหล่งใหม่ของแอฟิกาตะวันออกเฉียงใต้ สำหรับพลอยทับทิมแหล่งนี้ (รูปที่ 1.2) ครอบคลุมพื้นที่ประมาณ 100 ตารางกิโลเมตร (Pardieu et al., 2009) เนื่องจากเป็นแหล่งพลอยทับทิมแหล่งใหม่จึงมีผู้ที่เข้ามาทำการค้าทั้งจากประเทศแทนซาเนียและประเทศอินดี้เป็นจำนวนมาก โดยทำการค้าในตลาดค้าพลอย Nanhupo ในเมืองมอนเตปวย์ สำหรับตลาดค้าพลอย Nanhupo วับพลอยทับทิมเพื่อทำการค้าจากสองแหล่งพลอยทับทิมหลักคือ แหล่ง Lichinga จังหวัด Niassa และแหล่งมอนเตปวยซ์ จังหวัด Cabo Delgado สำหรับพลอยแหล่ง Lichinga

ทำการเปิดเมืองในปี 2008 และมีการส่งผลอยทับทิมข้ามไปยังเมือง Songea ตอนใต้ของประเทศแทนซาเนีย หลังจากนั้นในปี 2009 ได้มีการย้ายมาทำเหมืองทางตะวันออกของเมืองมอนเตปายร์ พลอยทับทิมจากแหล่งใหม่นี้เริ่มมีชื่อเสียงมากขึ้นและพลอยทับทิมคุณภาพดีได้ถูกส่งเข้ามาทำการค้าในประเทศไทย พลอยที่มีรอยแตกเล็กน้อยก็จะถูกนำมาปรับปรุงคุณภาพก่อนทำการเจียระไน (GIT-GTL, 2010)

1.5.3 การปรับปรุงคุณภาพพลอย

สำหรับการปรับปรุงคุณภาพพลอยทับทิมจากแหล่งศึกษาจะเน้นไปที่การปรับปรุงคุณภาพเรื่องของรอยแตกในเนื้อพลอยเนื่องจากพลอยทับทิมธรรมชาติตามปกติเนื้อขุ่น มีรอยแตกค่อนข้างมากจึงเน้นการปรับปรุงคุณภาพด้วยการเติมสารเคมีลงไปในพลอย

การปรับปรุงคุณภาพพลอยโดยการเติมสารประกอบแก้วบอร์กาซ (Borax treatment)

การปรับปรุงคุณภาพพลอยโดยการเติมสารประกอบแก้วบอร์กาซ เป็นหนึ่งในการปรับปรุงคุณภาพ โดยการเติมสารอลอมละลาย (Flux Treatment) เป็นการเผาพลอยโดยการเติมสารจำพวกบอร์กาซ (sodium tetra borate) ผสมแก้วในการปรับปรุงคุณภาพ เพื่อที่สารนี้จะไปช่วยในการประสานรอยร้าวของพลอย โดยสารนี้จะช่วยลดอุณหภูมิในการเกิดการหลอมติดกันของเนื้อพลอย ด้วยความหนืดของสารนี้ทำให้คุณภาพที่ใช้ในการเผาสูงมากกว่า 1400 องศาเซลเซียส เพื่อให้สารแทรกซึมไปตามรอยแตกของพลอยได้ เรียกการเผาในรูปแบบนี้ว่า “การเผาเก่า”

การปรับปรุงคุณภาพพลอยโดยการเติมแก้วตะกั่ว (Lead-Glass Filling treatment)

การเผาพลอยโดยเติมแก้วตะกั่ว เป็นการเผาพลอยโดยการเติมสารจำพวก Lead acetate หรือสารจำพวกแก้วตะกั่วกลงไปในการปรับปรุงคุณภาพ สารนี้มีความหนืดน้อยทำให้สามารถที่จะแทรกเข้าไปตามรอยแตกของเนื้อพลอยได้ดี อุณหภูมิที่ใช้ในการปรับปรุงคุณภาพต่ำ ประมาณ 1000-1200 องศาเซลเซียส โดยสารนี้จะเข้าไปคุ้มครองแตกของพลอย ด้วยดัชนีหักเหแสงของสารที่มีมากกว่าพลอย ทำให้บดบังรอยแตกในเนื้อพลอย พลอยดูมีความใสมากยิ่งขึ้น เรียกันว่า “การเผาใหม่”

1.5.4 งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

Pardieu et al. (2009) ศึกษาเปรียบเทียบพลอยทับทิมจากแหล่ง Lichinga และ Montapuez พบว่าพลอยทับทิมจากแหล่ง Lichinga 10% ที่มีคุณภาพดีไม่จำเป็นต้องปรับปรุง คุณภาพ อาจจะเป็นเฉพาะที่พบเพียงชั้นดินบน ตอนเริ่มการทำเหมือง อีก 85% ต้องได้รับการปรับปรุงคุณภาพด้วยแก้วตะกั่ว และ 5% ใช้สารบอแรกซ์ในการปรับปรุงคุณภาพ อีกทั้งยังมีรูปร่างของพลอยที่ดีกว่าไม่แบบราบ ส่วนพลอยทับทิมจากแหล่ง Montapuez มีสีแดงเข้มมากกว่า แต่มักมีรูปร่างแบบราบเรียบและมีมลพิษมากในที่เป็น คลทินขาวขุ่น และมลพิษเส้นเข้มมากกว่าแหล่ง Lichinga พบว่าพลอยทับทิมแหล่ง Montepuez น้อยกว่า 5% ที่ไม่จำเป็นต้องปรับปรุงคุณภาพ ในขณะที่อีก 70% เป็นพลอยสีสวยแต่มีรอยแยกรอยแตกมาก จึงแนะนำกับการปรับปรุงคุณภาพด้วยการเติมสารบอแรกซ์ ปัญหาหลักที่พบจากการเพิ่มคุณภาพโดยการเติมสารบอแรกซ์นี้คือทำให้เกิดมลพิษในพลอยมากขึ้น และทำให้เคมีของพลอยแตกต่างไป จึงทำให้มีปัจจัยในการปรับปรุงคุณภาพแตกต่างกัน พลอยที่ผ่านการปรับปรุงจึงมีระดับความใส่ไม่มากนัก

สุชาติพย์ ศิริไพรศาลาพิพัฒน์ และคณะ (2543) ศึกษาลักษณะของทับทิมมองคูประเทศ พม่า จากการณาด้วยเตาไฟฟ้าแบบไม่เติมสารเคมีใดๆ ภายใต้สภาพบรรยายกาศแบบอุ่นเดชั่น ในช่วงฤดูหนาว ประมาณ 900-1200 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 1-2 ชั่วโมงแบบสินำเงิน ของพลอยจะคงเด็กน้อย ในช่วงฤดูหนาวที่สูงขึ้นประมาณ 1300-1600 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง แบบสินำเงินจากลมมาก เห็นหย่อมสีส้มบริเวณต่างๆ ดูเจนขึ้น เกิดข่องแঙสีขาวตามรอยแตกและที่ผิว ซึ่งทำให้ทับทิมมีความใสลดลง และจากการตรวจสอบผิวที่เป็นสารสีขาวด้วย SEM พบว่าประกอบด้วย Al, Si และ Mg เล็กน้อย จากการศึกษาลักษณะทางแสง สมบัติทางกายภาพและสมบัติทางสเปกตรสโคปิต่างๆ ก่อนและหลังการเผา การเผาทับทิมมองคูในสภาพบรรยายกาศอุ่นเดชั่น ทำให้เกิดสารสีขาวเสนอ ดังนั้นการเผาในสภาพดังกล่าวโดยไม่ใส่สารเคมีใดๆ ไม่เหมาะสมกับทับทิมมองคู

บุรณิจัณ์ ปานตัน (2548) ศึกษาลักษณะเฉพาะของผลอยทับทิม จากการปรับปรุงคุณภาพโดยการเติมแก้วผสานตะกั่ว ผลการวิเคราะห์พบว่าเป็น lead acetate hydrate และทำการตรวจสอบตัวอย่างผลอยที่ได้รับการเติมแก้วผสานตะกั่วด้วยเครื่อง SEM พบว่ามีสารคล้ายแก้วหรือนำเข้ามายังเคลือบบริเวณผิว โดยสารคล้ายแก้วนี้บางส่วนมีการแตกผลึกเป็นแท่งๆ พร้อมรัศมีบินผิวของผลอยบางกลุ่ม พบมีลักษณะวับแสงสีน้ำเงิน-ส้มและประกายเงินในบริเวณรอยแตกที่ถูกอุดด้วยแก้วผสานตะกั่ว จากการตรวจสอบโดย EDS พบว่าสารคล้ายแก้วเป็นสารประกอบของตะกั่วชิลิกา ซึ่งจะมีลักษณะเข้มกว่าเนื้อผลอย และในตัวอย่างที่ได้รับการเผาแล้วเติมธาตุเบริลเลียมก่อนการเติมแก้วผสานตะกั่ว จากการตรวจสอบโดยเครื่อง LIBS พบว่าบริเวณผิวขุรุระด้านนอกของผลอยที่เคลือบด้วยสารคล้ายแก้วมีธาตุตะกั่วสูง แต่มีเบริลเลียมต่ำ ส่วนบริเวณผิวเรียบในเนื้อผลอย มีค่าตะกั่วต่ำ แต่ปริมาณเบริลเลียมสูง จึงสรุปว่ามีการนำผลอยที่ปรับปรุงคุณภาพด้วยการเติมเบริลเลียมไปเติมแก้วผสานตะกั่วอุดในรอยแตกจริง

ภัทร์ ศรีทุนนะโยธิน (2551) ตรวจสอบผลอยแข็งไฟร์สาเหวักสีดำที่ได้จากการปรับปรุงคุณภาพโดยการเติมแก้วตะกั่ว ได้นำตัวอย่างไปตรวจสอบด้วยภาพเอ็กซเรย์ (X-Radiography) จากภาพ positive พบพื้นที่สีเข้มตามแนวรอยแตกแตกต่างจากความเข้มของเนื้อผลอยอย่างชัดเจน ซึ่งลักษณะดังกล่าวเป็นลักษณะที่พบได้ในผลอยทับทิมที่ปรับปรุงคุณภาพด้วยแก้วตะกั่ว อันเป็นผลจากคุณสมบัติของธาตุตะกั่วที่ไม่ยอมให้ละแห้งเอ็กซเรย์ส่องผ่าน ยืนยันผลการตรวจสอบโดยการวิเคราะห์หาค่าองค์ประกอบทางเคมีของสารที่อุดในรอยแตกด้วยเครื่อง EDXRF พบว่ามีปริมาณธาตุตะกั่ว เป็นองค์ประกอบอยู่ด้วยในสารที่อุดในรอยแตกของผลอยอย่างชัดเจน

บทที่ 2

วิธีการดำเนินงานวิจัย

การดำเนินงานตลอดการศึกษาวิจัยนี้แสดงดังรูปที่ 2.1 โดยมีรายละเอียดต่างๆดังนี้

2.1 การศึกษาและรวบรวมงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

ศึกษาและรวบรวมข้อมูลที่เกี่ยวข้องรวมถึงงานวิจัยเด่าๆที่ศึกษาเกี่ยวกับการปรับปรุงคุณภาพในรูปแบบต่างๆ เพื่อเป็นข้อมูลในการพิจารณาเลือกใช้รูปแบบของการปรับปรุงคุณภาพโดยแหล่งมอนเตปวยซ์ ประเทศโมเซมบิก ข้อมูลดังกล่าวจะถูกนำไปใช้ประกอบกับการจัดทำแผนกลุ่มพโลยที่คาดว่าจะเหมาะสมกับการปรับปรุงคุณภาพในรูปแบบนั้นๆ เพื่อเป็นประโยชน์ในการประเมินศักยภาพของพโลยแหล่งมอนเตปวยซ์ ประเทศโมเซมบิกได้เหมาะสมมากที่สุด

1. ศึกษารายงานและการวิจัยที่เคยมีผู้ศึกษามาแล้ว และข้อมูลจากผู้มีประสบการณ์
2. รวบรวมข้อมูลที่ได้มาประยุกต์ใช้กับงานวิจัยที่จะทำการศึกษา

2.2 เตรียมตัวอย่างพโลยและเครื่องมือสำหรับการวิจัย

ตัวอย่างของพโลยทับทิมที่นำมาวิเคราะห์เป็นตัวอย่างของพโลยทับทิมแหล่งใหม่ในแอฟฟิกาตะวันออกเฉียงใต้ ชื่อแหล่งมอนเตปวยซ์ ซึ่งเป็นพโลยในโครงการของสถาบันวิจัยและพัฒนาอัญมณีและเครื่องประดับแห่งชาติ (องค์กรรวมชาชน) จำนวนตัวอย่างพโลยทับทิมที่นำมาศึกษามีจำนวน 74 ตัวอย่างโดยเป็นพโลยที่ไม่ผ่านการเจียระไนทั้งสิ้น

2.3 ศึกษาตัวอย่างพโลยทับทิมก่อนการปรับปรุงคุณภาพด้วยความร้อน

1. ศึกษาลักษณะพื้นฐานของพโลยทับทิมด้วยเครื่องมือ Specific gravity balance, Refractometer และ UV Lamp
2. ศึกษาลักษณะภายในของพโลยทับทิมด้วย Gemological microscope, UV-VIS-NIR, FTIR และ Laser Raman Spectroscopy
3. ศึกษาองค์ประกอบทางเคมีของพโลยทับทิมโดยใช้เครื่อง EDXRF และ EPMA

2.4 จัดกลุ่มของพโลยทับทิม

จัดจำแนกพโลยทับทิมจากข้อมูลพื้นฐานและจัดจำแนกสีของพโลยทับทิมตาม Standard Color Code ของ GIA โดยจัดจำแนกพโลยกอกเป็น 2 กลุ่ม คือ กลุ่ม T และกลุ่ม S

2.5 ปรับปรุงคุณภาพพลอยทับทิม

นำพลอยที่ได้จากการจัดจำแนกทั้ง 2 กลุ่มไปปรับปรุงคุณภาพด้วยความร้อนดำเนินการโดยผู้ประกอบการในจังหวัดจันทบุรี โดยทำการปรับปรุงคุณภาพพลอยทับทิม 2 รูปแบบ คือ

1. ปรับปรุงคุณภาพแบบที่ 1 เติมสารประกอบบอแรกซ์
2. ปรับปรุงคุณภาพแบบที่ 2 เติมแก้วตะกั่ว

2.6 ศึกษาตัวอย่างพลอยทับทิมหลังการปรับปรุงคุณภาพด้วยความร้อน

1. ศึกษาลักษณะพื้นฐานของพลอยทับทิมด้วยเครื่องมือ Specific gravity balance และ Refractometer
2. ศึกษาลักษณะภายในของพลอยทับทิมด้วย Gemological microscope, UV-VIS-NIR และ FTIR และ Laser Raman Spectroscopy
3. ศึกษาองค์ประกอบทางเคมีของพลอยทับทิมโดยใช้เครื่อง EDXRF และ EPMA

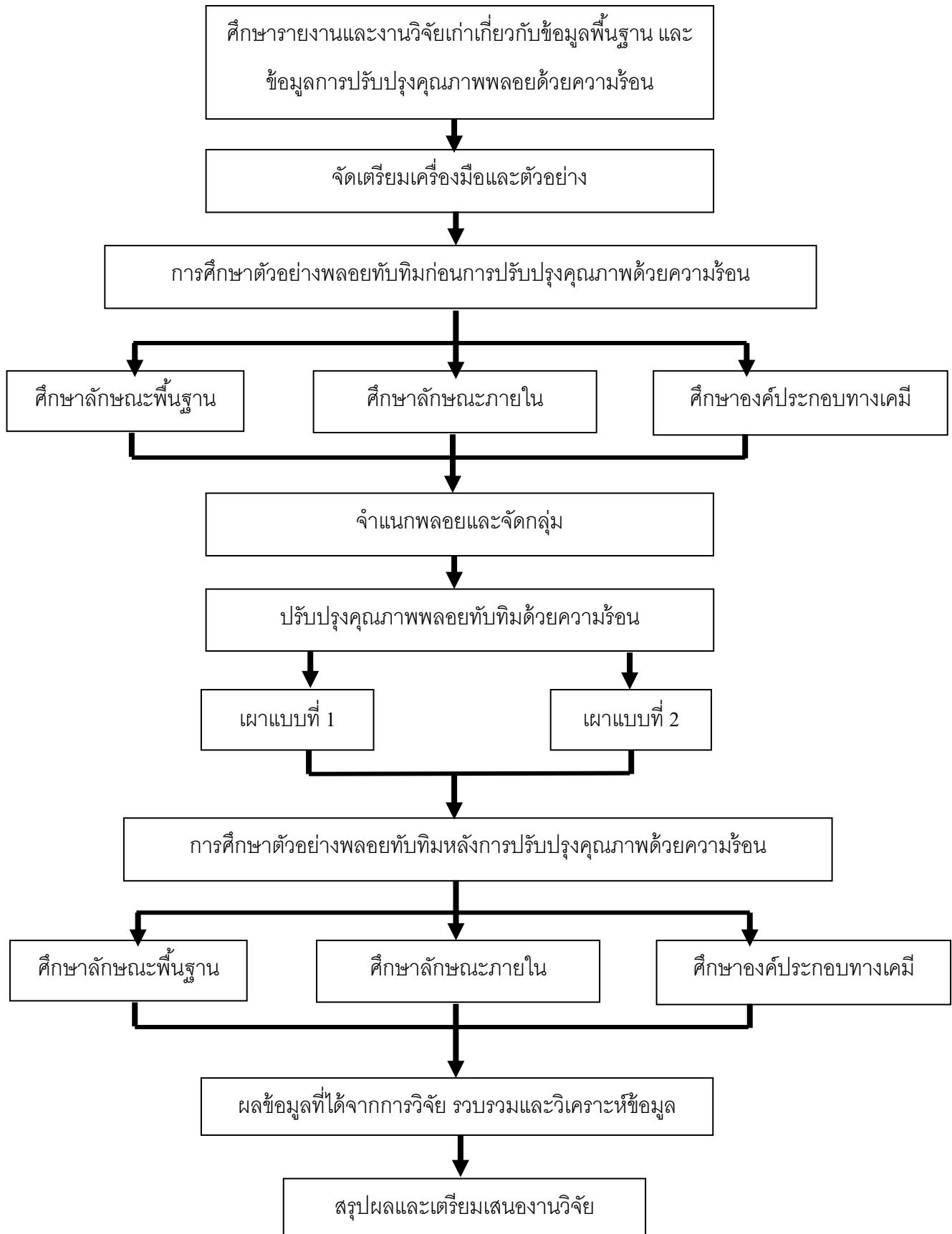
2.7 ผลข้อมูลที่ได้จากการศึกษาวิจัย วิเคราะห์ แปลความหมาย

นำข้อมูลจากการศึกษามาประมวลผลการวิจัย มาทำการวิเคราะห์การเปลี่ยนแปลงที่เกิดขึ้นหลังการปรับปรุงคุณภาพโดยเน้นไปที่ลักษณะพื้นฐานและลักษณะภายในของพลอยทับทิม รวมถึงประเมินศักยภาพในการปรับปรุงคุณภาพของพลอยแหล่งมอนเตเปย์ซ ประเทศโมซambique

2.8 สรุปและเสนอผลงานวิจัย

1. สรุปคุณภาพของสี ลักษณะพื้นฐานและลักษณะภายในของพลอยทับทิม
2. เตรียมนำเสนอผลงาน
3. ส่งผลงานการวิจัย จัดทำเป็นรูปเล่ม และส่งตามกำหนดเวลาที่วางไว้

ขั้นตอนการดำเนินการวิจัย



รูปที่ 2.1 ภาพแสดงแผนผังขั้นตอนการดำเนินงาน

2.9 เครื่องมือช่วยในการรวบรวมและวิเคราะห์ข้อมูล (Aids to Data Collection and Analysis)

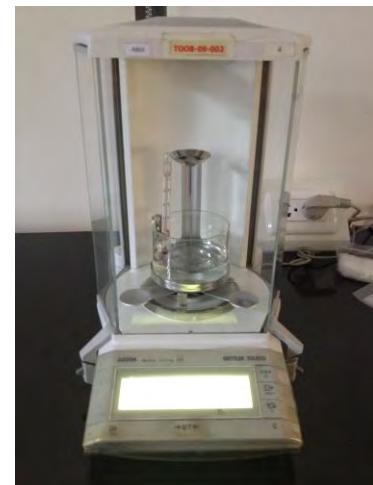
ศึกษาลักษณะพื้นฐาน (ดูรูปที่ 2.2) ประกอบด้วย

1. Standard Color Code ของ GIA เพื่อใช้เป็นมาตรฐานของสีในการจำแนกและจัดกลุ่มของพลอยทับทิม ก่อนทำการศึกษาการปรับปรุงคุณภาพพลอยทับทิมด้วยความร้อน
2. Specific gravity balance เครื่องมือชั่งน้ำหนักอัตโนมัติและหาค่าความถ่วงจำเพาะ
3. Refractometer เครื่องมือวัดค่าดัชนีหักเหของแสง
4. UV Lamp หลอดรังสีเหนือม่วงคลื่นสั้นและคลื่นยาว



ชุดมาตรฐานสี

Standard Color Code ของ GIA



เครื่องชั่งน้ำหนักและหาค่าความถ่วงจำเพาะ

Specific gravity balance



หลอดรังสีเหนือม่วงคลื่นสั้นและคลื่นยาว

UV Lamp



เครื่องมือวัดค่าดัชนีหักเหของแสง

Refractometer

รูปที่ 2.2 ภาพเครื่องมือที่ใช้ในการศึกษาลักษณะพื้นฐาน

ศึกษาลักษณะภายใน ประกอบด้วย

1. Gemological microscope กล้องจุลทรรศน์อัญมณี เพื่อศึกษาลักษณะพื้นผิวและลักษณะภายในอัญมณี (รูปที่ 2.3)
2. UV-VIS-NIR เพื่อศึกษารูปแบบการดูดกลืนด้วยแสง วิเคราะห์ปริมาณและชนิดของสารตัวอย่าง โดยอาศัยความแตกต่างของการดูดซับแสงในแต่ละสาร ที่ช่วงความยาวคลื่นช่วง Ultraviolet (UV), Visible (VIS) และ near infrared (NIR) เพื่อให้ทราบสาเหตุที่ทำให้เกิดสีในอัญมณี โดยใช้เครื่องมือรุ่น U-4001 (รูปที่ 2.3)
3. FTIR (Fourier Transform Infrared) เป็นการวัดค่าการดูดกลืนแสง (absorption) หรือการให้แสงผ่าน (transmission) หรือ ค่าการสะท้อนแสง (reflectance) เนื่องจากการสั่นของอะตอมในโมเลกุลของพลอยเมื่อได้รับแสงอินฟราเรด เช่น bending หรือ stretching เป็นต้น เพื่อใช้ตรวจสอบชนิดของอัญมณี ดูรูปแบบการดูดกลืนหรือการผ่านคลื่นแสงอินฟราเรด บอกความเป็นไปได้ของแหล่งกำเนิด และการปรับปรุงคุณภาพ เครื่องมือที่ใช้คือ รุ่น NEXUS 670 (รูปที่ 2.3)
4. Laser Raman Spectroscopy เพื่อศึกษารูปแบบของกราฟ จากการ stretching หรือ bending หรือมีการหลุดกระเด็นของอนุภาค เมื่ออะตอมหรือโมเลกุล เมื่อได้รับพลังงานแสง LASER พลังงานแสงที่มีความถี่มากขึ้นและน้อยลงนี้ เป็นความถี่ที่เปลี่ยนไปจากความถี่ของแสงต่ำกระทบเดิม เรียกว่า Raman shift ซึ่งพลอยแต่ละชนิด ก็จะมี รูปแบบ Raman shift patterns กราฟที่แตกต่างกันไป และบอกรายละเอียดในพลอยจาก patterns ของกราฟ (รูปที่ 2.3)

ศึกษาองค์ประกอบทางเคมี ประกอบด้วย

1. EDXRF (Energy Dispersive X-Ray Fluorescence) รุ่น Modal EAGLE III เพื่อใช้ศึกษาองค์ประกอบทางเคมี ในเชิงคุณภาพ โดยใช้การวัดค่าของพลังงานของรังสีเอกซ์ที่การกระจายออกมานอกจากธาตุที่ประกอบอยู่ในพลอยเมื่อถูกกระตุ้นด้วยรังสีเอกซ์จากหลอดเอกซ์เรย์ เพื่อตรวจสอบธาตุองค์ประกอบเพื่อบ่งบอกแหล่งกำเนิดทางอัญมณี (รูปที่ 2.3)

2. EPMA (Electron Probe Micro analyzer) เพื่อศึกษาธาตุองค์ประกอบในพลอยและองค์ประกอบของแร่ลหิน ในเชิงปริมาณ โดยใช้เครื่องมือรุ่น JEOL Model JXA 8100 (รูปที่ 2.4)



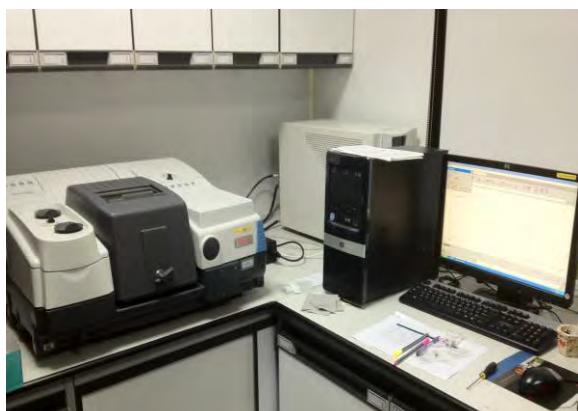
กล้องจุลทรรศน์อัณมณี

Gemological microscope



ศึกษารูปแบบการดูดกลืนด้วยแสง

UV-VIS-NIR



ศึกษาการดูดกลืนด้วยแสง

FTIR (Fourier Transform Infrared)



Laser Raman Spectroscopy



EDXRF

(Energy Dispersive X-Ray Fluorescence)

รูปที่ 2.3 ภาพเครื่องมือที่ใช้ในการศึกษาลักษณะภายในและองค์ประกอบเคมี ของสถาบันวิจัย

และพัฒนาอัณมณีและเครื่องประดับแห่งชาติ (องค์กรกรมฯ)



EPMA (Electron Probe Micro analyzer)

อุปกรณ์ 2.4 ภาพเครื่องมือที่ใช้ในการศึกษาองค์ประกอบเคมี

บทที่ 3

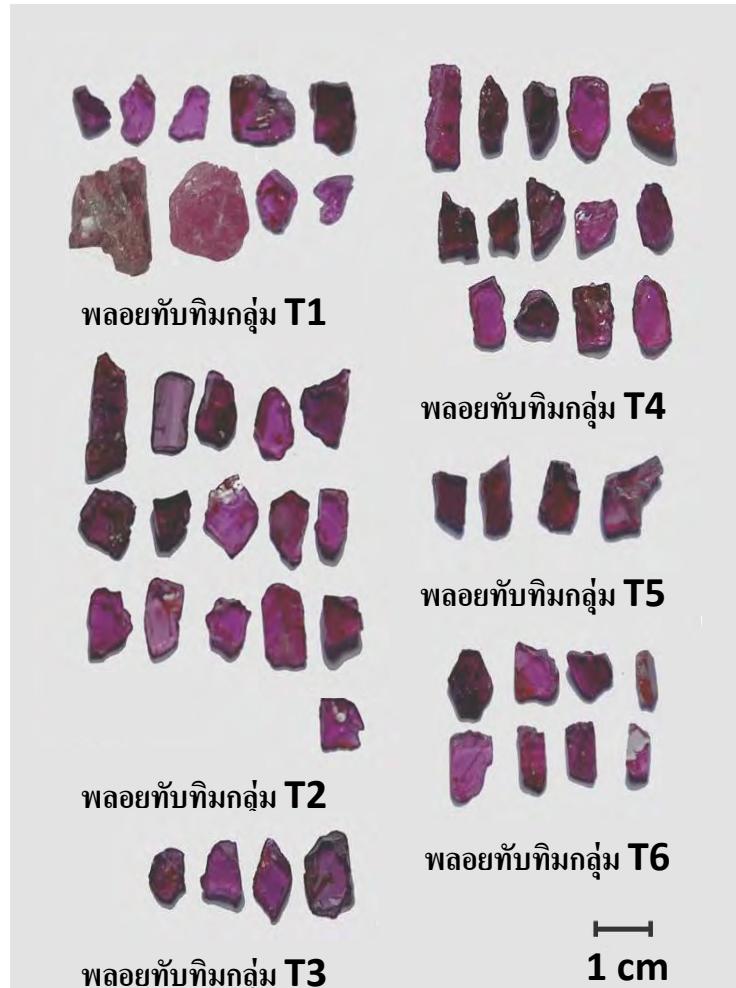
ผลการศึกษาและวิเคราะห์ข้อมูล

3.1 ตัวอย่างพ洛อยทับทิม

พโลอยทับทิมจากแหล่งมอนเตปายร์ ประเทศไมซานบิก ที่นำมาทำการศึกษา เป็นพโลอยทับทิม ในโครงการวิจัยของสถาบันวิจัยและพัฒนาอัญมณีและเครื่องประดับแห่งชาติ (องค์กรมหาชน) จำนวน 74 ตัวอย่าง ซึ่งเป็นพโลอยที่ไม่ผ่านการเจียระไนทั้งสิ้น เมื่อนำมาทำการศึกษาข้อมูลก่อนการปรับปรุงคุณภาพ ทั้งการศึกษาลักษณะพื้นฐาน ลักษณะภายใน และองค์ประกอบทางเคมี ทำให้สามารถจำแนกพโลอยทับทิมแหล่งดังกล่าวเป็น 2 กลุ่มใหญ่ คือพโลอยคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T) และพโลอยคุณภาพต่ำ (กลุ่ม S) โดยจำแนกจากคุณภาพของพโลอยที่ได้จากการศึกษาข้อมูลก่อนการปรับปรุงคุณภาพ

พโลอยคุณภาพปานกลาง – สูง (กลุ่ม T) จำนวน 55 มีลักษณะเปรี้ยวใส รอยแตกในเนื้อพโลอยปานกลาง แตกเป็นริ้วประกอบกับมีออกไซด์ของเหล็กเข้าแทรกตามรอยแตก ภายในประกอบด้วยมลทิน เส้นเข็ม มลทินรอยน้ำมือ มลทินสีขาวชุน และมลทินผลึกแร่โดยส่วนมากเป็นผลึกของแร่แอกทิโนไลต์ พโลอยมีสีแดงส้มถึงแดง จากการเทียบสีกับ Standard Color Code จึงจัดกลุ่มของพโลอยในกลุ่มนี้เป็นกลุ่มย่อย ได้ 6 กลุ่มสีคือ กลุ่ม T1 สีแดง (9 ตัวอย่าง) กลุ่ม T2 สีแดงอมม่วง(16 ตัวอย่าง) กลุ่ม T3 สีแดง-ม่วง(4 ตัวอย่าง) กลุ่ม T4 สีแดงอมส้ม(14 ตัวอย่าง) กลุ่ม T5 สีแดง-ส้ม(4 ตัวอย่าง) และกลุ่ม T6 สีส้มอมแดง(8 ตัวอย่าง) (ดูรูปที่ 3.1)

พโลอยกลุ่มคุณภาพต่ำ (กลุ่ม S) จำนวน 19 ตัวอย่าง มีลักษณะเปรี้ยวแสง รอยแตกในเนื้อพโลอยมีมากจนทำให้พโลอยไม่มีความใส รอยแตกยับไม่เป็นระบบ บางตัวอย่างลักษณะเป็นพโลอยตันภายในประกอบด้วยมลทินของเหลวขนาดเล็ก มลทินเส้นเข็ม มลทินรูปผลึกสีดำและสีส้ม พโลอยกลุ่มนี้มีสีส้มถึงแดง จากการเทียบสีกับ Standard Color Code จัดกลุ่มของพโลอยในกลุ่มนี้ได้ 6 กลุ่มสี เช่นเดียวกับพโลอยในกลุ่ม T คือ กลุ่ม S1 สีแดง(3 ตัวอย่าง) กลุ่ม S2 สีแดงอมม่วง(6 ตัวอย่าง) กลุ่ม S3 สีแดง-ม่วง(1 ตัวอย่าง) กลุ่ม S4 สีแดงอมส้ม(4 ตัวอย่าง) กลุ่ม S5 สีแดง-ส้ม(4 ตัวอย่าง) และกลุ่ม S6 สีส้มอมแดง(1 ตัวอย่าง) (ดูรูปที่ 3.2)



รูปที่ 3.1 พลอยทับทิมคุณภาพปานกลาง – สูง (กลุ่ม T) ก่อนการปรับปรุงคุณภาพ



รูปที่ 3.2 พลอยทับทิมคุณภาพดี (กลุ่ม S) ก่อนการปรับปรุงคุณภาพ

3.2 ข้อมูลก่อนการปรับปรุงคุณภาพ

3.2.1 ลักษณะพื้นฐานของผลอยทับทิม

ศึกษาลักษณะพื้นฐานของผลอยจากแหล่งมอนเตปายซ์ ประเทศโมเนซมบิก ด้วยเครื่องชั่งน้ำหนัก (Specific gravity balance) เครื่องวัดค่าดัชนีหักเห (Refractometer) และหลอดรังสีเหนือม่วง (UV Lamp) และจัดจำแนกสีตาม Standard Color Code ของผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T) และผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพต่ำ (กลุ่ม S) แสดงข้อมูลพื้นฐานของผลอยกลุ่ม T และกลุ่ม S ทั้งหมดไว้ในภาคผนวก ก-1 และ ก-2 ตามลำดับ

ผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T) มีสีแดงอมม่วงจนถึงแดง ค่าความถ่วงจำเพาะอยู่ในช่วง 3.91 – 4.18 ค่าดัชนีหักเหของลำแสงปกติ (n_o) อยู่ในช่วง 1.764 - 1.778 และ ค่าดัชนีหักเหของลำแสงพิเศษ (n_e) อยู่ในช่วง 1.756 - 1.772 ผลอยทับทิมกลุ่มนี้แสดงการเรืองแสงระดับปานกลางถึงสูง เมื่อสังเกตภายใต้รังสีอัลตราไวโอล็อกลีนยาว (longwave ultraviolet) และไม่แสดงการเรืองแสงถึงเรืองแสงระดับปานกลาง เมื่อสังเกตภายใต้รังสีอัลตราไวโอล็อกลีนสั้น (shortwave ultraviolet) แสดงข้อมูลโดยสรุปดังตารางที่ 3-1

ตารางที่ 3-1 สรุปลักษณะทางกายภาพและสมบัติเฉพาะทางข้อมูลนี้ของตัวอย่างผลอยทับทิม แหล่งมอนเตปายซ์ ประเทศโมเนซมบิก กลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T)

Size(ct.)	RI		Birefringence	SG	Fluorescence	
	n_e	n_o			SW	LW
0.24-7.24	1.756-1.772	1.764-1.778	0.002-0.011	3.91-4.18	Weak (Red)	Strong (Red)

ผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพต่ำ (กลุ่ม S) มีสีแดงอมม่วงจนถึงแดงเข้มเดียวกับกลุ่ม T ค่าความถ่วงจำเพาะอยู่ในช่วง 3.908 – 4.132 ค่าดัชนีหักเหของลำแสงปกติ (n_o) อยู่ในช่วง 1.768 - 1.772 และ ค่าดัชนีหักเหของลำแสงพิเศษ (n_e) อยู่ในช่วง 1.759 - 1.768 ผลอยทับทิมกลุ่มนี้แสดงการเรืองแสงระดับปานกลางถึงสูง เมื่อสังเกตภายใต้รังสีอัลตราไวโอล็อกลีนยาว (longwave ultraviolet) และไม่แสดงการเรืองแสงถึงเรืองแสงระดับปานกลาง เมื่อสังเกตภายใต้รังสีอัลตราไวโอล็อกลีนสั้น (shortwave ultraviolet) แสดงข้อมูลโดยสรุปดังตารางที่ 3-2

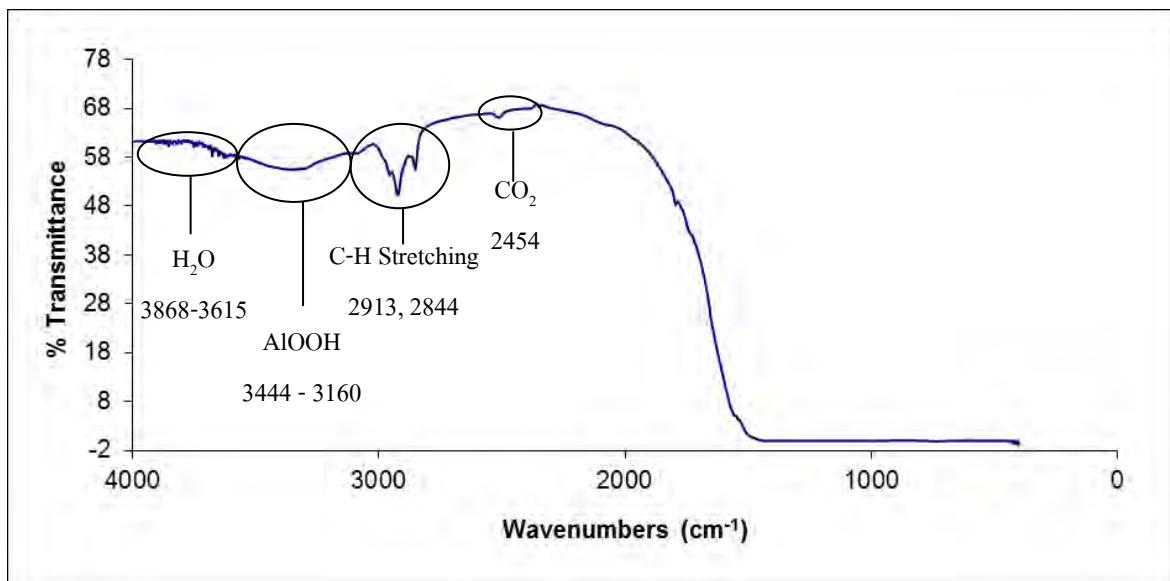
ตารางที่ 3-2 สรุปลักษณะทางกายภาพและสมบัติเฉพาะทางอัญมณีของตัวอย่างพลอยทับทิม แหล่งมอนเตปายร์ ประเทศโมเนซมบิก กลุ่มคุณภาพดี (กลุ่ม S)

Size(ct.)	RI		Birefringence	SG	Fluorescence	
	n_e	n_o			SW	LW
0.997-4.172	1.759-1.768	1.768-1.772	0.003-0.010	3.908-4.132	Weak (Red)	Strong (Red)

3.2.2 ลักษณะการดูดกลืนแสงและมลทิน

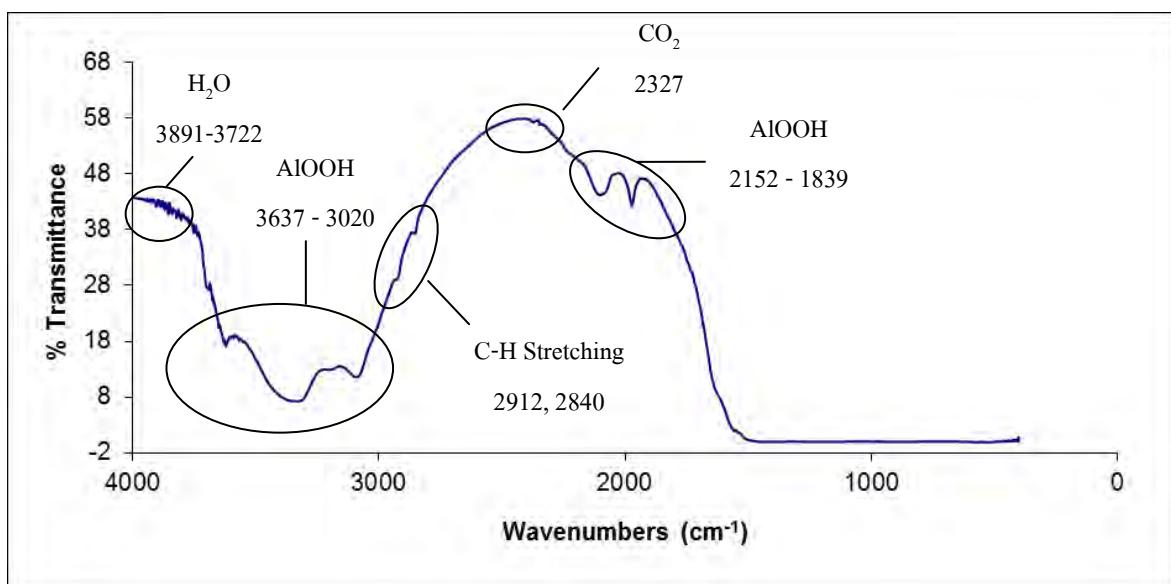
FTIR ข้อมูลจากการวิเคราะห์ค่าการดูดกลืนแสงจากเครื่องมือ FTIR ของพลอยทับทิมแหล่งมอนเตปายร์ ประเทศโมเนซมบิก ของพลอยทับทิมกลุ่ม T และ กลุ่ม S แสดงข้อมูลทั้งหมดในภาคผนวก ก-3 และ ก-4 ตามลำดับ

พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T) ตัวอย่างสเปกตรัมการดูดกลืนแสง FTIR ของพลอยทับทิมกลุ่มนี้ ยกมาแสดงเฉพาะลักษณะสเปกตรัมที่เด่นดังรูปที่ 3.3 พบว่า พลอยกลุ่ม T โดยทั่วไปมีการแสดงการดูดกลืนอย่างต่อเนื่องของ H_2O ที่บริเวณ $3868 - 3615 \text{ cm}^{-1}$ การดูดกลืนของ C-H Stretching ที่ตำแหน่ง 2913 และ 2844 cm^{-1} และการดูดกลืนของ CO_2 ที่ตำแหน่งประมาณ 2454 cm^{-1} อีกทั้งพบการดูดกลืนของ AlOOH แสดงแบบการดูดกลืนในช่วงประมาณ $3444 - 3160 \text{ cm}^{-1}$



รูปที่ 3.3 FTIR Spectrum ของตัวอย่างทับทิมจากประเทศโมเนซมบิก กลุ่ม T (ตัวอย่าง T2-6)

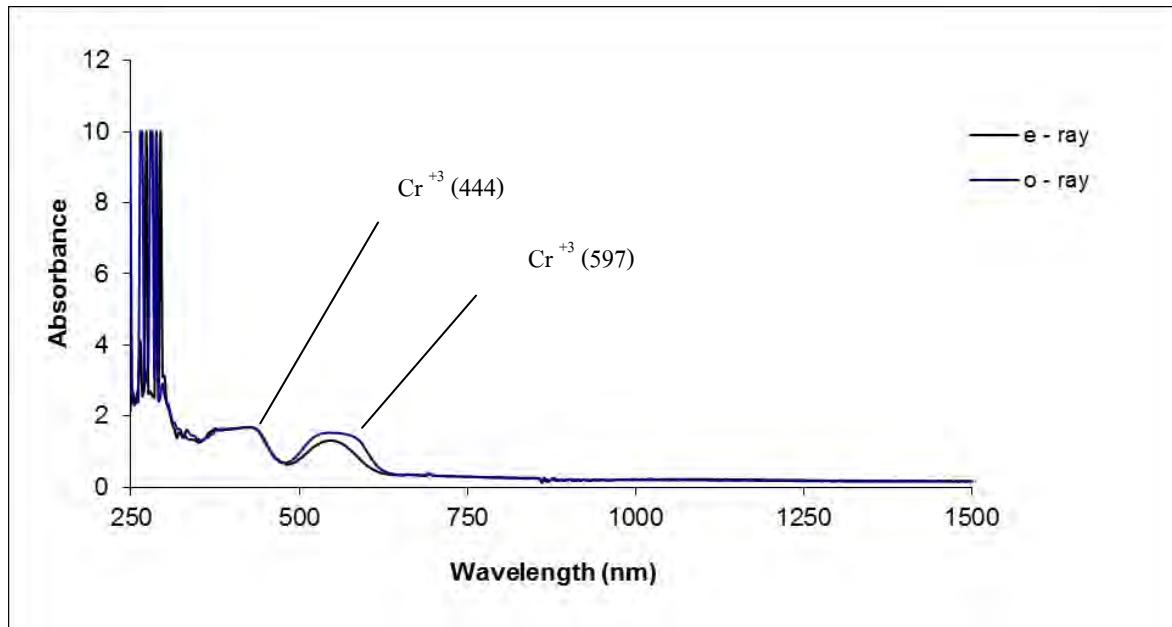
ผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพดี (กลุ่ม S) ตัวอย่างสเปกตรัมการดูดกลืนแสง FTIR ของผลอยทับทิมกลุ่มนี้ ยกมาแสดงเฉพาะลักษณะสเปกตรัมที่เด่นดังรูปที่ 3.4 พบร่วมกับผลอยกลุ่ม S โดยทั่วไปมีการแสดงการดูดกลืนอย่างต่อเนื่องของ H_2O ที่บริเวณ $3891 - 3722 \text{ cm}^{-1}$ การดูดกลืนของ C-H Stretching ที่ตำแหน่ง 2912 และ 2840 cm^{-1} และการดูดกลืนของ CO_2 ที่ตำแหน่งประมาณ 2372 cm^{-1} ทั้งนี้ในบางตัวอย่างผลอยพบรากลืนของ AlOOH ที่ชัดเจนโดยแสดงแบบการดูดกลืนอย่างรุนแรงใน 2 ช่วงคือช่วงประมาณ $2152 - 2840 \text{ cm}^{-1}$ และช่วงประมาณ $2152 - 1839 \text{ cm}^{-1}$



รูปที่ 3.4 FTIR Spectrum ของตัวอย่างทับทิมจากประเทคโนโลยีเคมีบิค กลุ่ม S (ตัวอย่าง S4-3)

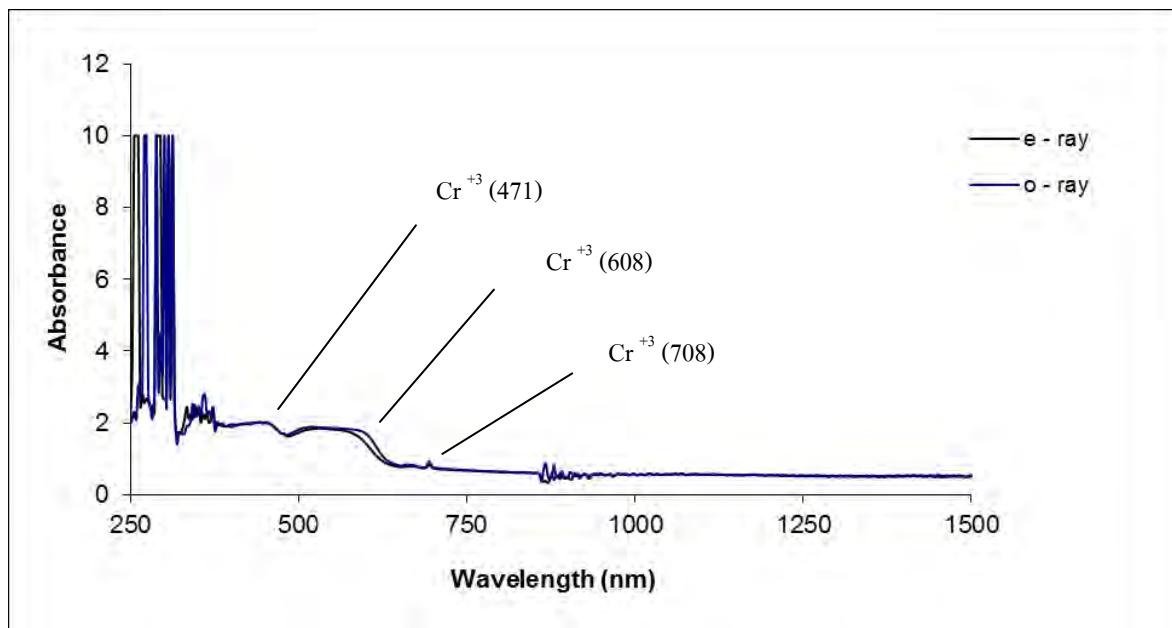
UV-VIS-NIR ค่าจากการศึกษาฐานแบบการดูดกลืนด้วยแสงด้วยเครื่องมือ UV-VIS-NIR จากการวิเคราะห์ค่าการดูดกลืนแสงช่วง UV-VIS-NIR ของผลอยทับทิมและมอนเตปายร์ ประเทคโนโลยีเคมีบิค กลุ่ม T และ กลุ่ม S แสดงข้อมูลทั้งหมดในภาคผนวก ก-5 และ ก-6 ตามลำดับ

ผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T) ตัวอย่างสเปกตรัมการดูดกลืนแสงช่วง UV-VIS-NIR กลุ่ม T แสดงตัวอย่างไว้ในรูป 3.5 โดยทั่วไปพบเพียงการดูดกลืนของ Cr^{3+} ที่ตำแหน่งประมาณ 444 และ 597 nm อย่างชัดเจน



รูปที่ 3.5 การดูดกลืนช่วง UV-VIS-NIR ของตัวอย่างทับทิมจากประเทคไม้แซมบิค กลุ่ม T (ตัวอย่างT4-12)

ผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพดี (กลุ่ม S) ตัวอย่างสเปกตรัมการดูดกลืนแสงช่วง UV-VIS-NIR กลุ่ม S แสดงตัวอย่างไว้ในรูป 3.6 โดยทั่วไปพบเพียงการดูดกลืนของ Cr^{3+} ที่ตำแหน่งประมาณ 471 และ 608 nm อย่างชัดเจน และยอดการดูดกลืนขนาดเล็กบริเวณ 70 nm



รูปที่ 3.6 การดูดกลืนช่วง UV-VIS-NIR ของตัวอย่างทับทิมจากประเทคไม้แซมบิค กลุ่ม S (ตัวอย่างS2-1)

Gemological microscope จากการศึกษาลักษณะภายในของพลอยทับทิมด้วย

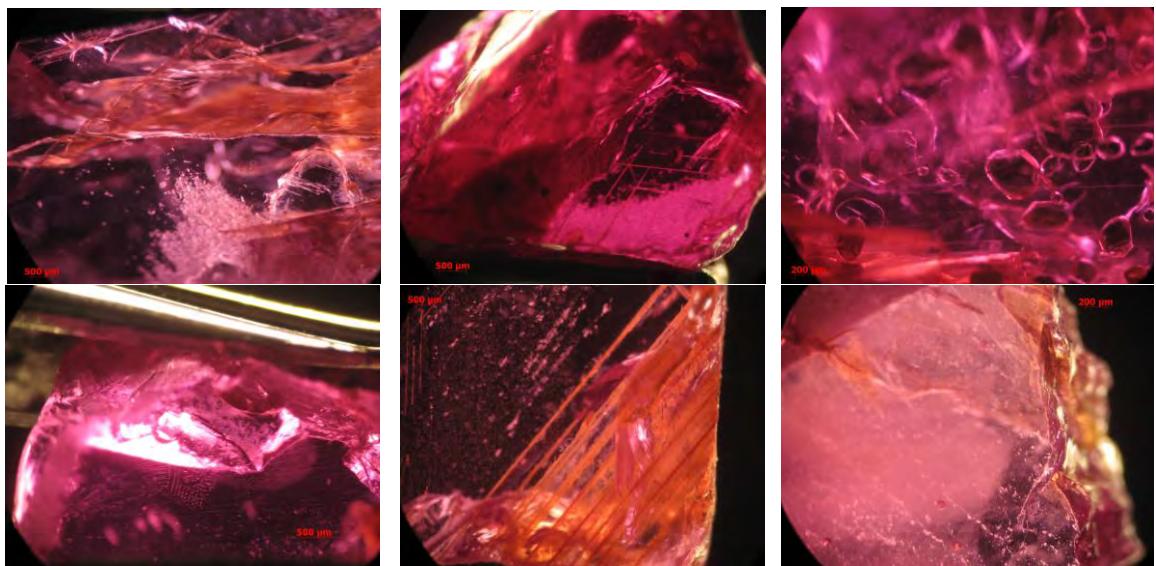
เครื่องมือ Gemological microscope พบลักษณะรอยแตกในเนื้อพลอย ในบางรายแตกมีลักษณะเป็นสีส้มเนื่องจากเหล็กออกไซด์ที่แทรกไปตามรอยแตก ภายในตัวอย่างของพลอยที่ศึกษาพบมีลักษณะเด่นเช่น ผลิตินผลึกแร่ ผลิตินรอยนิวมีอ ผลิตินรูปท่อ และ ผลิตินสีขาวขุ่น (ดูตารางที่ 3-3 และรูปที่ 3.7 ประกอบ) พลอยส่วนหนึ่งมีลักษณะใส่ไปร่วงใส่รอยแตกปานกลาง จัดเป็นพลอยคุณภาพปานกลาง-สูง กลุ่ม T และตัวอย่างดังรูปที่ 3.8 อีกส่วนหนึ่งมีลักษณะใส่ไปร่วงใส่รอยแตกต่ำกลุ่ม S แสดงตัวอย่างดังรูปที่ 3.9 ในส่วนของรูปพลอยทับทิมตัวอย่างอื่นๆแสดงในภาคผนวก ก-7

ตารางที่ 3-3 แสดงข้อมูลลักษณะผลิตินและปริมาณที่พบ เปรียบเทียบระหว่างพลอยกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง กับ พลอยกลุ่มคุณภาพต่ำ

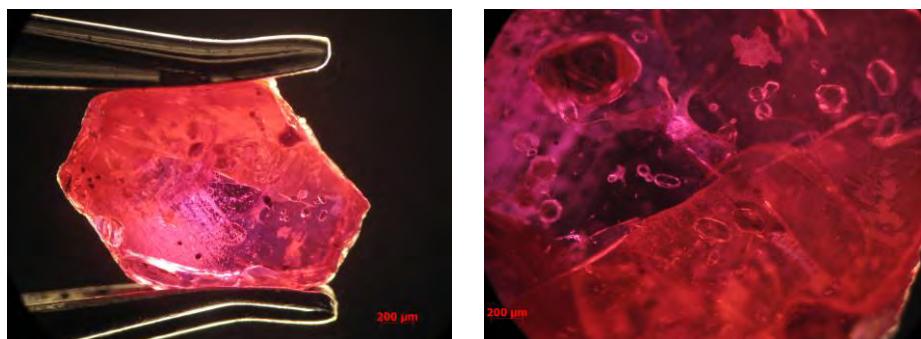
ชนิดผลิติน	พลอยทับทิมกลุ่ม T คุณภาพ ปานกลาง-สูง	พลอยทับทิม กลุ่ม S คุณภาพ ต่ำ
ปริมาณรอยแตก	**	***
ผลิตินเส้นเข้ม	**	*
ผลิตินรูปท่อ	**	-
ผลิตินรอยนิวมีอ	**	*
ผลิตินสีขาวขุ่น	*	-
ผลิตินผลึกแร่แอกทิโนไลต์	***	**
ผลิตินผลึกแร่แคลไซด์	*	-
ผลิตินผลึกแร่ฟูกไซด์	*	-

- ไม่พบ ** พบน้อย

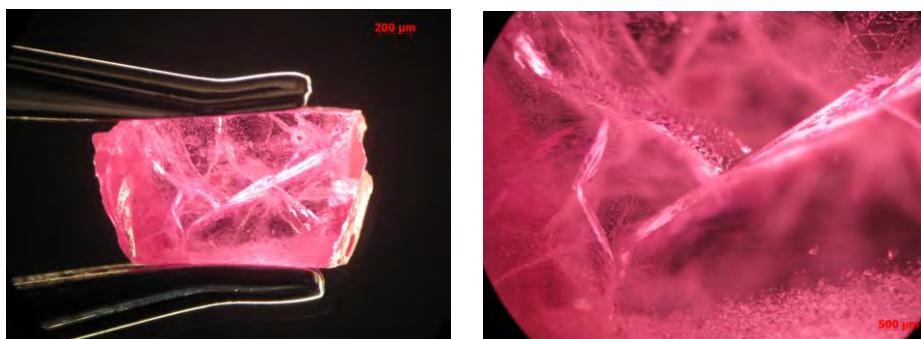
* พบบ้าง *** พบมาก



รูปที่ 3.7 ภาพลักษณะภายในของผลอยทับทิม แสดงรอยแตก (บนซ้าย) ผลทินเส้นเข็ม (บนกลาง) ผลทินรูปผีก (บนขวา) ผลทินรอยนิ่วเมือ (ล่างซ้าย) ผลทินรูปท่อ (ล่างกลาง) และมลทินสีขาวชุน (ล่างขวา)

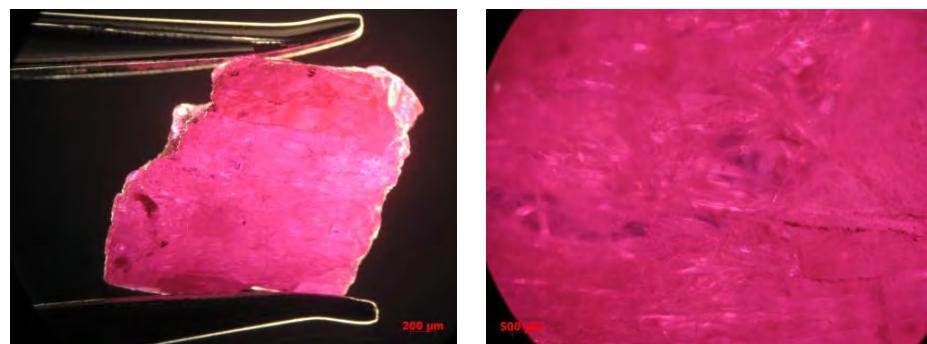


ตัวอย่างผลอยทับทิม T6-3

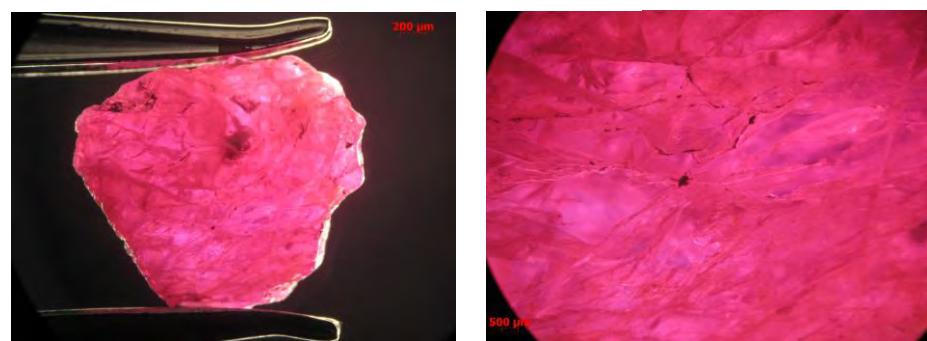


ตัวอย่างผลอยทับทิม T6-7

รูปที่ 3.8 ภาพตัวอย่างแสดงลักษณะภายในของผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T)



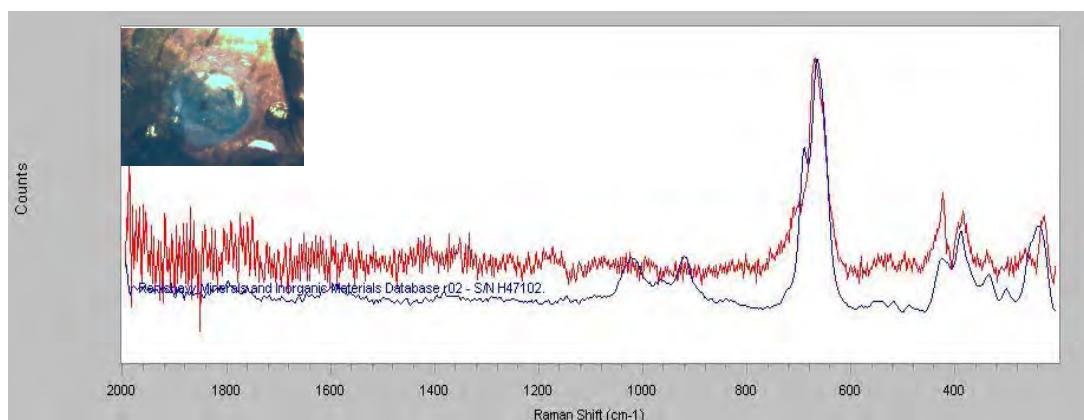
ตัวอย่างพลอยทับทิม S4-1



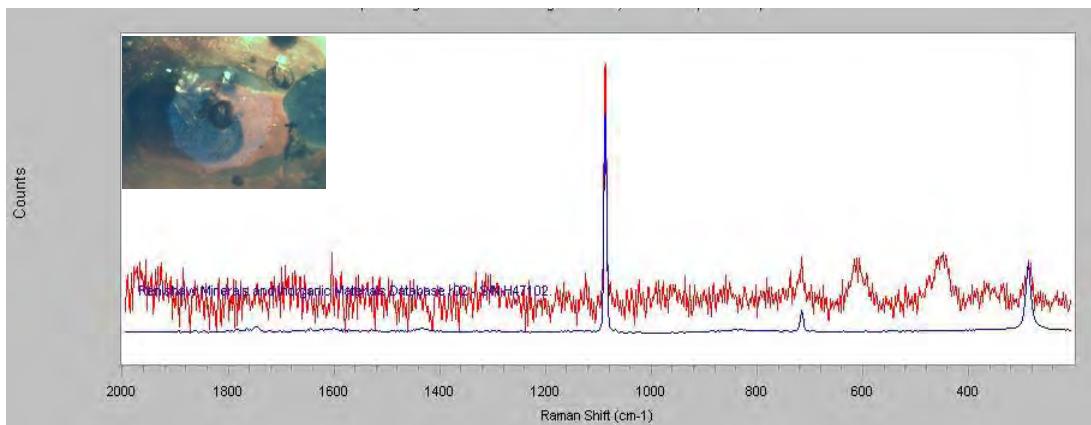
ตัวอย่างพลอยทับทิม S5-2

รูปที่ 3.9 ภาพตัวอย่างแสดงลักษณะภายในของพลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพต่ำ (กลุ่ม S)

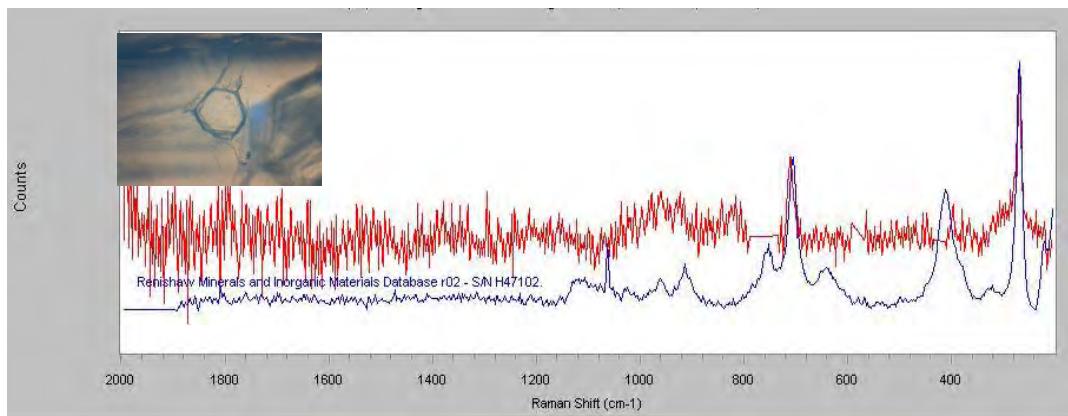
Laser Raman Spectroscope เมื่อทำการวิเคราะห์มลพิษแร่ด้วยเครื่องมือ Laser Raman Spectroscope ทำให้ทราบมลพิษแร่ภายในพลอยทับทิมที่ทำการศึกษา โดยพบเป็นแร่แอคทิโนไลต์ (Actinolite) และแคลไซซ์ (Calcite) และแร่ฟุกไซต์ (Fuchsite) แสดงดังรูปที่ 3.10 ถึงรูปที่ 3.12 ตามลำดับ โดยข้อมูลจาก Laser Raman Spectroscope ทั้งหมดแสดงในภาคผนวก ก-8



รูปที่ 3.10 Raman spectrum ของผลึกแร่แอคทิโนไลต์ (Actinolite) ในตัวอย่างพลอยทับทิม T2-3

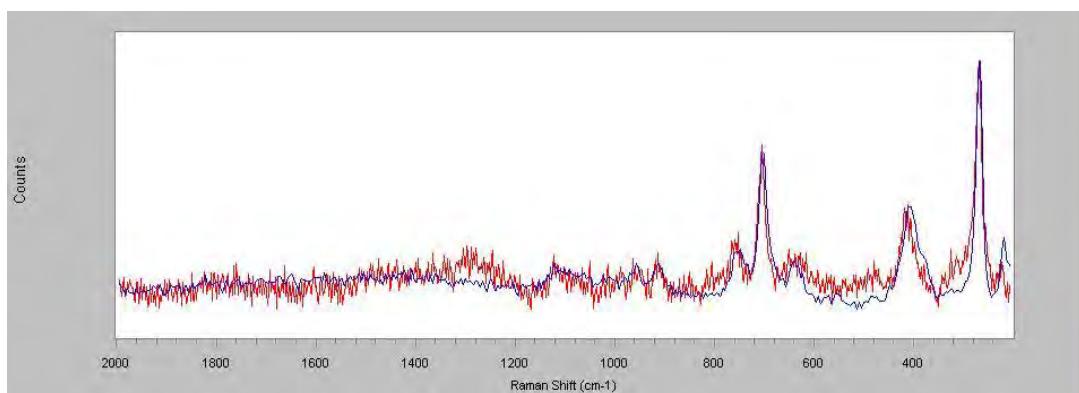


รูปที่ 3.11 Raman spectrum ของผลึกแร่แคลไชด์ (Calcite) ในตัวอย่างพลอยทับทิม T6-3



รูปที่ 3.12 Raman spectrum ของผลึกแร่ฟูกไซต์ (Fuchsite) ในตัวอย่างพลอยทับทิม S1-2

นอกจากนี้ได้ทำการตรวจสอบแร่แฝ่นที่ติดกับหินตันกำเนิดของพลอยแหล่งมอนเตปวยซ์ ด้วยเครื่อง Laser Raman Spectroscope พบร้าแร่แฝ่นดังกล่าวเป็นแร่ฟูกไซต์ (Fuchsite) ในtribe Mica Group เช่นกัน แสดงดังรูปที่ 3.13



รูปที่ 3.13 Raman spectrum ของแร่ฟูกไซต์ (Fuchsite) ในหินตันกำเนิดพลอยทับทิม แหล่งมอนเตปวยซ์ ประเทศโมเนซมบิก

3.2.3 องค์ประกอบเคมีของพลาสติกทับทิม

EDXRF ผลจากการวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีด้วยเครื่องมือ Energy Dispersive X-ray Fluorescence (EDXRF) รุ่น EAGLE III ของพลาสติกทับทิมของพลาสติกกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง กลุ่ม T และกลุ่มพลาสติกทับทิมคุณภาพต่ำ กลุ่ม S โดยเครื่อง ผลหั้งหมดในภาคผนวก ก-9 และ ก-10 ตามลำดับ และสรุปผลค่าสติติของผลวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีของพลาสติกได้ดังนี้

พลาสติกทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T) พบว่าธาตุร่องรอยที่สำคัญส่วนใหญ่ประกอบด้วย Cr_2O_3 และ Fe_2O_3 สูงกว่าธาตุร่องรอยอื่นๆ โดยมีค่าอยู่ในช่วง 0.145-1.586% และ 0.109 - 0.634% โดยน้ำหนัก ตามลำดับ ขณะที่ G_2O_3 และ V_2O_5 มีแนวโน้มต่ำกว่าธาตุร่องรอยอื่นๆ มีค่าอยู่ในช่วง 0.003 - 0.018% และ 0.000 - 0.018% โดยน้ำหนัก ตามลำดับขณะที่ TiO_2 มีปริมาณสูงกว่า G_2O_3 และ V_2O_5 เล็กน้อย (ดูตารางที่ 3-4)

ตารางที่ 3-4 แสดงค่าสติติของผลวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีของพลาสติกทับทิมจากประเทศไทยและบีคกลุ่มพลาสติกคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T)

ธาตุ	Min - Max (wt %)	Mean (wt %)	S.D.
Al_2O_3	98.104 - 99.652	99.155	0.365
TiO_2	0.006 – 0.063	0.024	0.013
V_2O_5	0.000 - 0.018	0.006	0.005
Cr_2O_3	0.145 – 1.586	0.580	0.308
Fe_2O_3	0.109 - 0.634	0.227	0.115
Ga_2O_3	0.003 - 0.018	0.007	0.003

ผลอยทับทิมกลุ่มคุณตា (กลุ่ม S) พบร้าชาตุร่องรอยที่สำคัญส่วนใหญ่ประกอบด้วย Cr_2O_3 และ Fe_2O_3 สูงกว่าชาตุร่องรอยอื่นๆ โดยมีค่าอยู่ในช่วง 0.138-0.754% และ 0.145 - 0.280% โดยน้ำหนัก ตามลำดับ ขณะที่ G_2O_3 และ V_2O_5 มีแนวโน้มต่ำกว่าชาตุร่องรอยอื่นๆ มีค่าอยู่ในช่วง 0.003 - 0.013% และ 0.000 - 0.019% โดยน้ำหนัก ตามลำดับ ขณะที่ TiO_2 มีปริมาณสูงกว่า G_2O_3 และ V_2O_5 เล็กน้อย (ดูตารางที่ 3-5)

ตารางที่ 3-5 แสดงค่าสถิติของผลวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีของผลอยทับทิมจากปัจจุบัน กลุ่มผลอยคุณภาพปานตា (กลุ่ม S)

ธาตุ	Min - Max (wt %)	Mean (wt %)	S.D.
Al_2O_3	98.959 - 99.670	99.273	0.157
TiO_2	0.004 – 0.080	0.021	0.017
V_2O_5	0.000 - 0.019	0.007	0.005
Cr_2O_3	0.138 – 0.754	0.502	0.143
Fe_2O_3	0.145 - 0.280	0.190	0.007
Ga_2O_3	0.003 - 0.013	0.007	0.003

EPMA ค่าจากการศึกษาองค์ประกอบทางเคมีของผลอยทับทิมในบางตัวอย่างโดยเครื่อง EPMA ข้อมูลแสดงในภาคผนวก ก-11 แสดงบางส่วนดังตารางที่ 3-6 พบร้าปริมาณชาตุที่มีมากที่สุดในผลอยทับทิมที่ศึกษาคือ Al ซึ่งเป็นชาตุหลัก ส่วนชาตุร่องรอยที่มีปริมาณรองลงมาคือชาตุ Cr และ Fe ตามลำดับ ส่วนปริมาณชาตุอื่น พบร้านปริมาณน้อย ซึ่งค่าที่ได้มีความสอดคล้องกับข้อมูลที่ได้จากการวิเคราะห์ด้วยเครื่องมือ EDXRF

ตารางที่ 3-6 แสดงค่าจาก การศึกษาของค์ประกอบทางเคมีของพลาสติกทับทิม ในบางตัวอย่าง โดยเครื่อง EPMA แสดงในบางส่วน

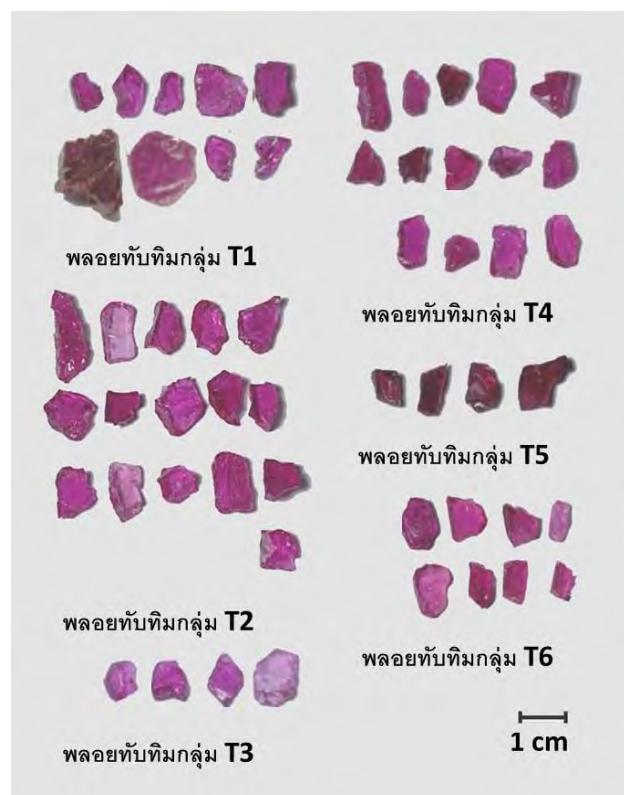
Code	T2-1	T2-1	T2-3	T2-3	T2-3	T2-7	T2-7	T2-7	T2-8	T2-8	T2-8	T2-10	T2-10
Al2O3	99.34	98.875	99.429	99.868	100.022	100.155	99.791	100.019	100.054	99.833	99.831	99.530	99.256
SiO2	0.02	0.030	0.119	0.020	0.000	0.021	0.014	0.000	0.003	0.023	0.010	0.006	0.000
TiO2	0.00	0.001	0.010	0.009	0.012	0.005	0.007	0.021	0.020	0.049	0.012	0.000	0.014
Cr2O3	0.55	0.618	0.409	0.397	0.374	0.396	0.438	0.391	0.498	0.479	0.386	0.133	0.161
V2O3	0.00	0.007	0.003	0.000	0.027	0.000	0.004	0.000	0.025	0.000	0.000	0.000	0.025
Ga2O3	0.00	0.000	0.029	0.061	0.000	0.028	0.000	0.015	0.000	0.008	0.000	0.000	0.000
CaO	0.01	0.002	0.000	0.005	0.000	0.003	0.004	0.000	0.000	0.000	0.002	0.000	0.016
FeO	0.16	0.211	0.140	0.129	0.127	0.130	0.152	0.136	0.084	0.139	0.085	0.224	0.219
MgO	0.00	0.002	0.036	0.019	0.000	0.000	0.001	0.012	0.000	0.001	0.000	0.000	0.000
MnO	0.01	0.014	0.000	0.017	0.011	0.000	0.000	0.011	0.017	0.000	0.000	0.014	0.005
K2O	0.00	0.000	0.010	0.000	0.000	0.001	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.011	0.004
Na2O	0.00	0.000	0.000	0.007	0.000	0.000	0.014	0.009	0.000	0.007	0.001	0.002	0.001
Total	100.11	99.768	100.206	100.542	100.573	100.772	100.439	100.628	100.719	100.539	100.336	99.922	99.724

Al	1.990	1.989	1.989	1.992	1.993	1.993	1.992	1.993	1.992	1.991	1.994	1.996	1.995
Si	0.000	0.001	0.002	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000
Ti	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.001	0.000	0.000	0.000
Cr	0.007	0.008	0.005	0.005	0.005	0.005	0.006	0.005	0.007	0.006	0.005	0.002	0.002
V	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000
Ga	0.000	0.000	0.000	0.001	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000
Ca	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000
Fe	0.002	0.003	0.002	0.002	0.002	0.002	0.002	0.002	0.001	0.002	0.001	0.003	0.003
Mg	0.000	0.000	0.001	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000
Mn	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000
K	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000
Na	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000
Total	2.001	2.001	2.000	2.001	2.001	2.001	2.001	2.001	2.001	2.000	2.000	2.001	2.001

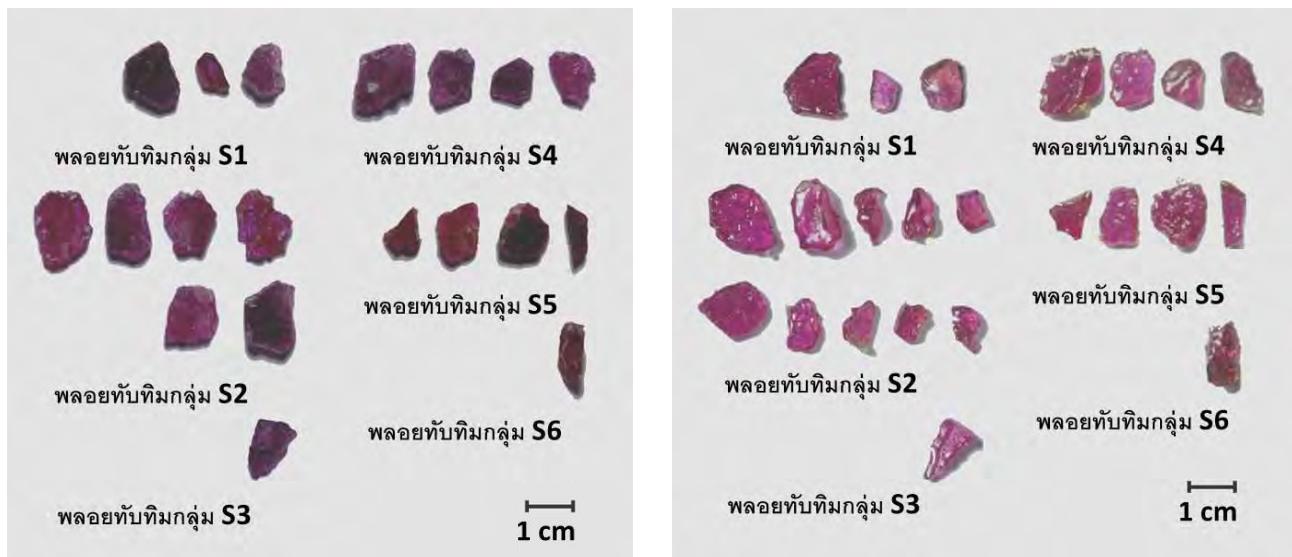
3.3 ข้อมูลหลังการปรับปรุงคุณภาพ

3.3.1 ลักษณะพื้นฐานของผลอยทับทิม

นำผลอยทับทิมที่ได้จากการปรับปรุงคุณภาพมาศึกษาลักษณะพื้นฐาน ด้วยเครื่องชั่งน้ำหนัก (Specific gravity balance) เครื่องวัดค่าดัชนีหักเห (Refractometer) และหลอดรังสีเหนือม่วง (UV Lamp) และเปรียบเทียบสีของผลอยทับทิมหลังการปรับปรุงคุณภาพโดย Standard Color Code ทั้งผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T) (รูปที่ 3.14) และผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพต่ำ (กลุ่ม S) (รูปที่ 3.15) แสดงข้อมูลพื้นฐานของผลอยกลุ่ม T และกลุ่ม S ทั้งหมดไว้ในภาคผนวก ข-1 และ ข-2 ตามลำดับ อีกทั้งผลอยทับทิมในบางตัวอย่างได้ถูกนำไปเจียระไน (รูปที่ 3.16)



รูปที่ 3.14 ผลอยทับทิมคุณภาพปานกลาง – สูง (กลุ่ม T) เปรียบเทียบก่อนและหลังการปรับปรุงคุณภาพ



ก่อนการปรับปูรุ่งคุณภาพ

หลังการปรับปูรุ่งคุณภาพ

รูปที่ 3.15 พลอยทับทิมคุณภาพต่ำ (กลุ่ม S) เปรียบเทียบก่อนและหลังการปรับปูรุ่งคุณภาพ



รูปที่ 3.16 พลอยทับทิมหลังการเจียระไน ตัวอย่างพลอยทับทิม T1-10 และ T1-11 ตามลำดับ

พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T) หลังการปรับปูรุ่งคุณภาพ พลอยทับทิม มีสีแดงอมน้ำเงินถึงแดงสีเปลี่ยนแปลงไม่นาน ก้าวความถ่วงจำเพาะอยู่ในช่วง 3.86 – 4.03 ค่าดัชนีหักเหของลำแสงปกติ (n_o) ออยู่ในช่วง 1.764 - 1.778 และ ค่าดัชนีหักเหของลำแสงพิเศษ (n_e) ออยู่ในช่วง 1.756 - 1.773 พลอยทับทิมกลุ่มนี้แสดงการเรืองแสงระดับปานกลางถึงสูง เมื่อสังเกตภายใต้รังสีอัลตราไวโอเลตคลื่นยาว (longwave ultraviolet) และไม่แสดงการเรืองแสงถึงเรืองแสงระดับปานกลาง เมื่อสังเกตภายใต้รังสีอัลตราไวโอเลตคลื่นสั้น (shortwave ultraviolet) แสดงข้อมูลโดยสรุปเปรียบเทียบข้อมูลก่อนและหลังการปรับปูรุ่งคุณภาพ ดังตารางที่ 3-7

ตารางที่ 3-7 สรุปลักษณะทางกายภาพและสมบัติเฉพาะทางอัญมณีของตัวอย่างพลาสติกทับทิม

เปรียบเทียบก่อนและหลังการปรับปรุงคุณภาพ กลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T)

Size(ct.)		RI				Birefringence	
		n_e		n_o			
Before	After	Before	After	Before	After	Before	After
0.24-7.24	0.24-7.12	1.756-1.772	1.756-1.773	1.764-1.778	1.764-1.778	0.002-0.011	0.002-0.010

SG		Fluorescence					
		SW		LW			
Before	After	Before	After	Before	After		
3.91-4.18	3.86-4.03	Weak (Red)	Weak (Red)	Strong (Red)	Strong (Red)		

พลาสติกทับทิมกลุ่มคุณภาพต่ำ (กลุ่ม S) หลังการปรับปรุงคุณภาพ พลาสติกทับทิมมีสีแดงอมม่วงจนถึงแดงเข้มเดียวกับกลุ่ม T ค่าความถ่วงจำเพาะอยู่ในช่วง 3.96 – 4.17 ค่าดัชนีหักเหของลำแสงปกติ (n_o) อยู่ในช่วง 1.769 - 1.773 และ ค่าดัชนีหักเหของลำแสงพิเศษ (n_e) อยู่ในช่วง 1.759 - 1.768 พลาสติกทับทิมกลุ่มนี้แสดงการเรืองแสงระดับปานกลางถึงสูง เมื่อสังเกตภายใต้รังสีอัลตราไวโอล็อกลีนยาว (longwave ultraviolet) และไม่แสดงการเรืองแสงถึงเรืองแสงระดับปานกลาง เมื่อสังเกตภายใต้รังสีอัลตราไวโอล็อกลีนสั้น (shortwave ultraviolet) แสดงข้อมูลเบรียบเทียบข้อมูลก่อนและหลังการปรับปรุงคุณภาพ สรุปดังตารางที่ 3-8

ตารางที่ 3-8 สรุปลักษณะทางกายภาพและสมบัติเฉพาะทางอัญมณีของตัวอย่างพลาสติกทับทิม

เปรียบเทียบก่อนและหลังการปรับปรุงคุณภาพ กลุ่มคุณภาพต่ำ (กลุ่ม S)

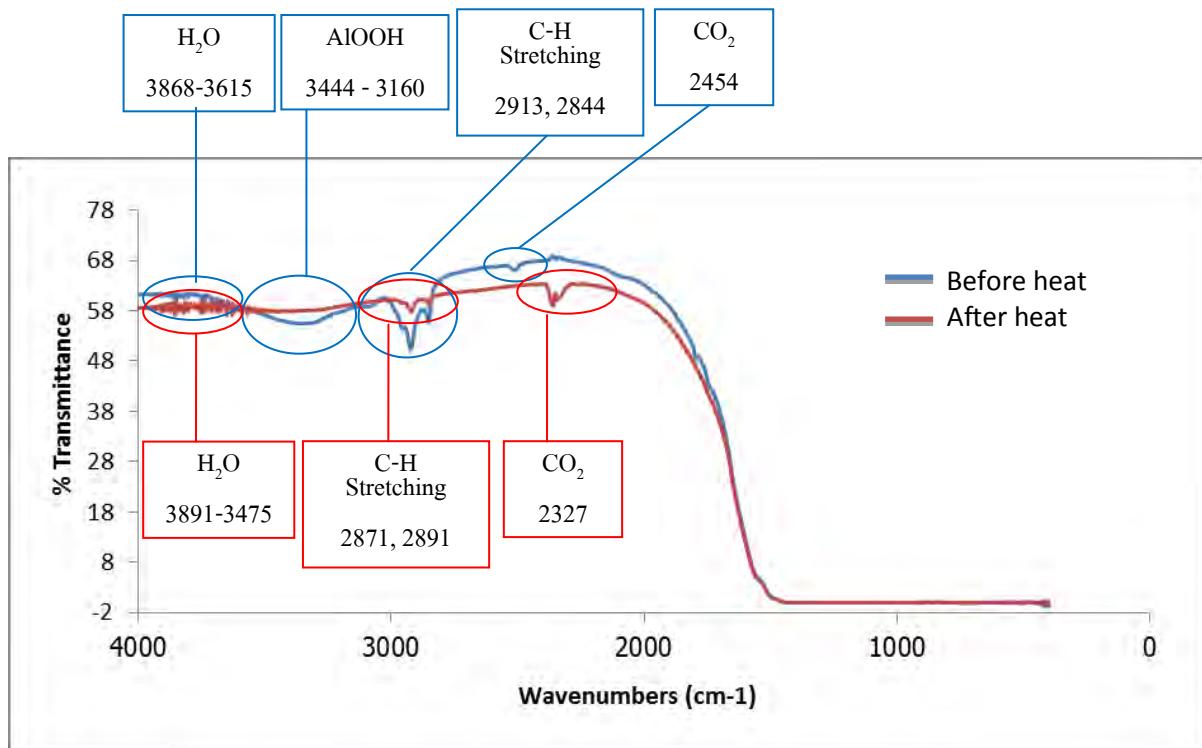
Size(ct.)		RI				Birefringence	
		n_e		n_o			
Before	After	Before	After	Before	After	Before	After
0.10-4.17	0.90-4.58	1.759-1.768	1.760-1.768	1.768-1.772	1.769-1.773	0.003-0.010	0.005-0.010

SG		Fluorescence			
		SW		LW	
Before	After	Before	After	Before	After
3.91-4.13	3.96-4.17	Weak (Red)	Weak (Red)	Strong (Red)	Strong (Red)

3.3.2 ลักษณะการดูดกลืนแสงและมลพิษ

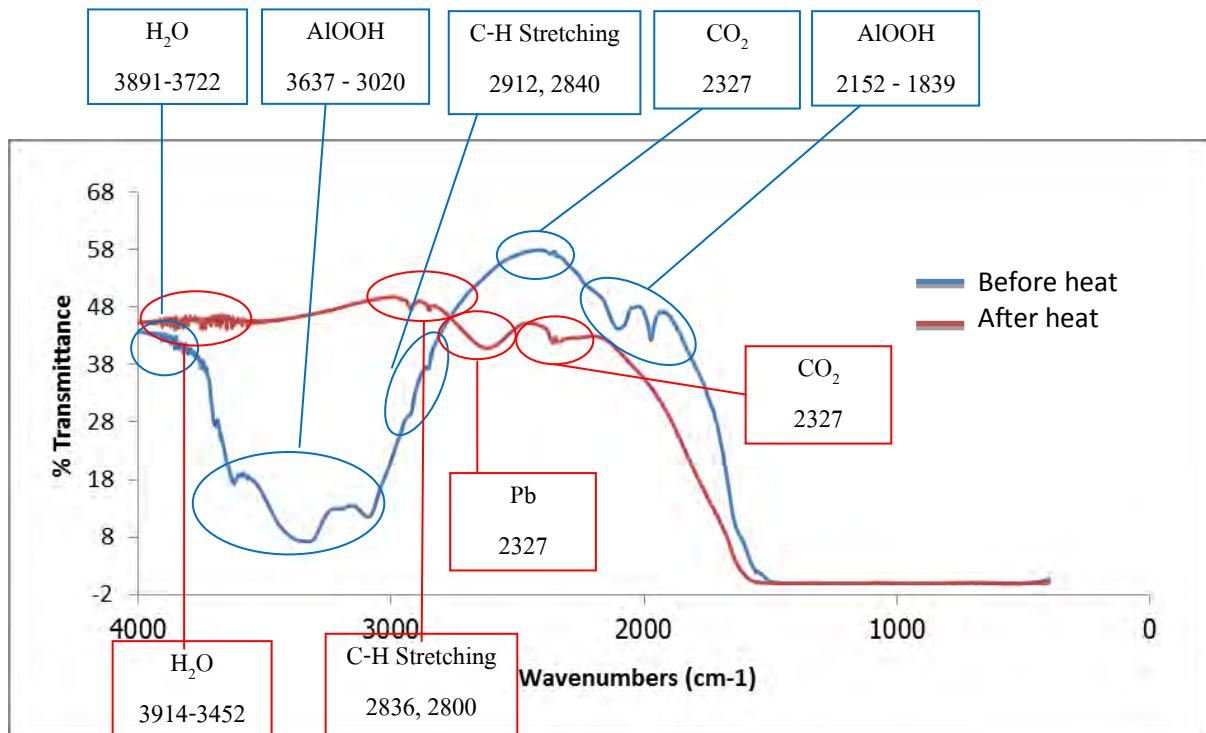
FTIR ข้อมูลจากการวิเคราะห์ค่าการดูดกลืนแสงจากเครื่องมือ FTIR ของพลาอยท์บีม แหล่งมอนเตปายซ์ ประเทศไทย ของพลาอยท์บีมกลุ่ม T และ กลุ่ม S หลังการเผาแสดง ข้อมูลของตัวอย่างพลาอย่างส่วนในภาคผนวก ข-3 และ ข-4 ตามลำดับ

พลาอยท์บีมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T) ตัวอย่างスペกตรัมการดูดกลืนแสง FTIR ของพลาอยท์บีมกลุ่มนี้ ยagmaแสดงเฉพาะลักษณะスペกตรัมที่เด่นดังรูปที่ 3.17 พบว่าพลาอย กลุ่ม T โดยที่วิปมีการแสดงการดูดกลืนอย่างต่อเนื่องของ H_2O ที่บริเวณ $3868 - 3615 \text{ cm}^{-1}$ การ ดูดกลืนของ C-H Stretching ที่ตำแหน่ง 2914 และ 2844 cm^{-1} และการดูดกลืนของ CO_2 ที่ตำแหน่ง 2454 cm^{-1} อิกทั้งพลาการดูดกลืนของ AlOOH แสดงแบบการดูดกลืนในช่วงประมาณ $3444 - 3160 \text{ cm}^{-1}$ หลังการปรับปรุงคุณภาพพลาการดูดของ H_2O ที่บริเวณ $3891 - 3475 \text{ cm}^{-1}$ การดูดกลืนของ C- H Stretching ที่ตำแหน่ง 2891 และ 2871 cm^{-1} และการดูดกลืนของ CO_2 ที่ตำแหน่ง 2327 cm^{-1} แบบ การดูดกลืนของ AlOOH หายไป



รูปที่ 3.17 FTIR Spectrum เปรียบเทียบก่อนและหลังการปรับปรุงคุณภาพกลุ่ม T (ตัวอย่าง T2-6)

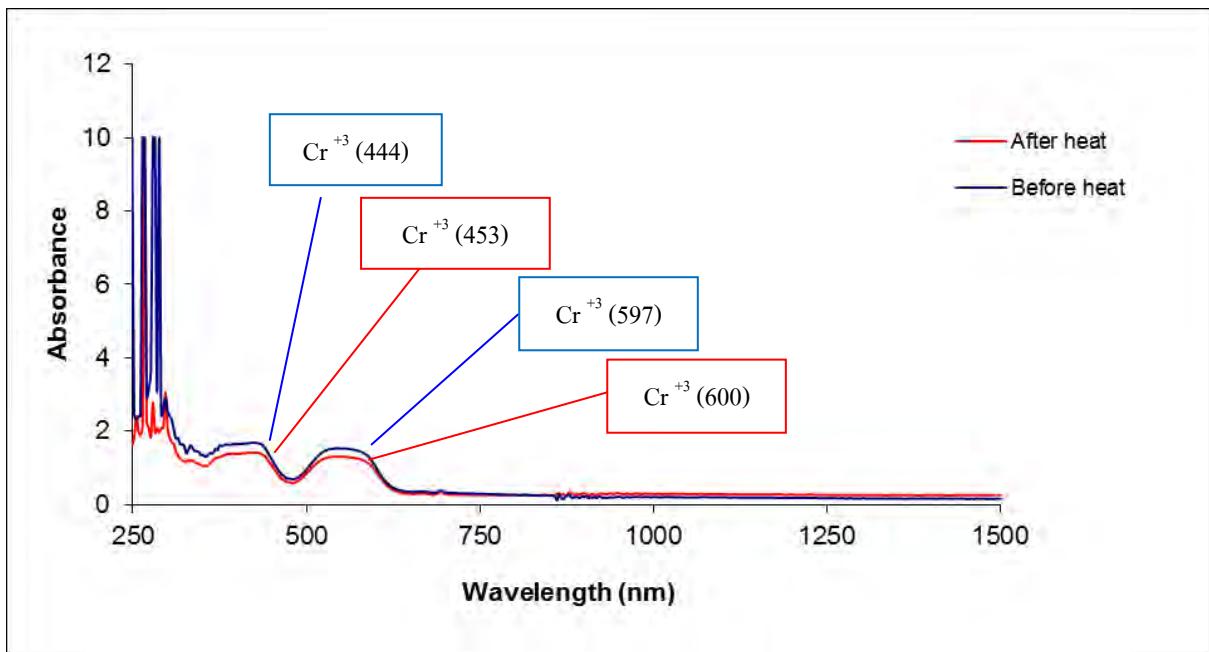
ผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพต่ำ (กลุ่ม S) ตัวอย่างスペกตรัมการดูดกลืนแสง FTIR ของผลอยทับทิมกลุ่มนี้ ยกมาแสดงเฉพาะลักษณะスペกตรัมที่เด่นดังรูปที่ 3.18 พบร่วมกับกลุ่ม S โดยทั่วไปมีการแสดงการดูดกลืนอย่างต่อเนื่องของ H₂O ที่บริเวณ 3891 - 3722 cm⁻¹ การดูดกลืนของ C-H Stretching ที่ตำแหน่ง 2912 และ 2840 cm⁻¹ และการดูดกลืนของ CO₂ ที่ตำแหน่ง 2327 cm⁻¹ อีกทั้งพบการดูดกลืนของ AlOOH และแสดงแบบการดูดกลืนในช่วงประมาณ 3637 - 3020 cm⁻¹ และช่วง 2152 - 1839 cm⁻¹ หลังการปรับปรุงคุณภาพพบการดูดของ H₂O ที่บริเวณ 3914 - 3452 cm⁻¹ การดูดกลืนของ C-H Stretching ที่ตำแหน่ง 2836 และ 2800 cm⁻¹ และการดูดกลืนของ CO₂ ที่ตำแหน่ง 2327 cm⁻¹ และการดูดกลืนของ AlOOH หายไปและมีการดูดกลืน Pb จากการปรับปรุงคุณภาพเพิ่มเข้ามา



รูปที่ 3.18 FTIR Spectrum เปรียบเทียบก่อนและหลังการปรับปรุงคุณภาพกลุ่ม S (ตัวอย่าง S4-3)

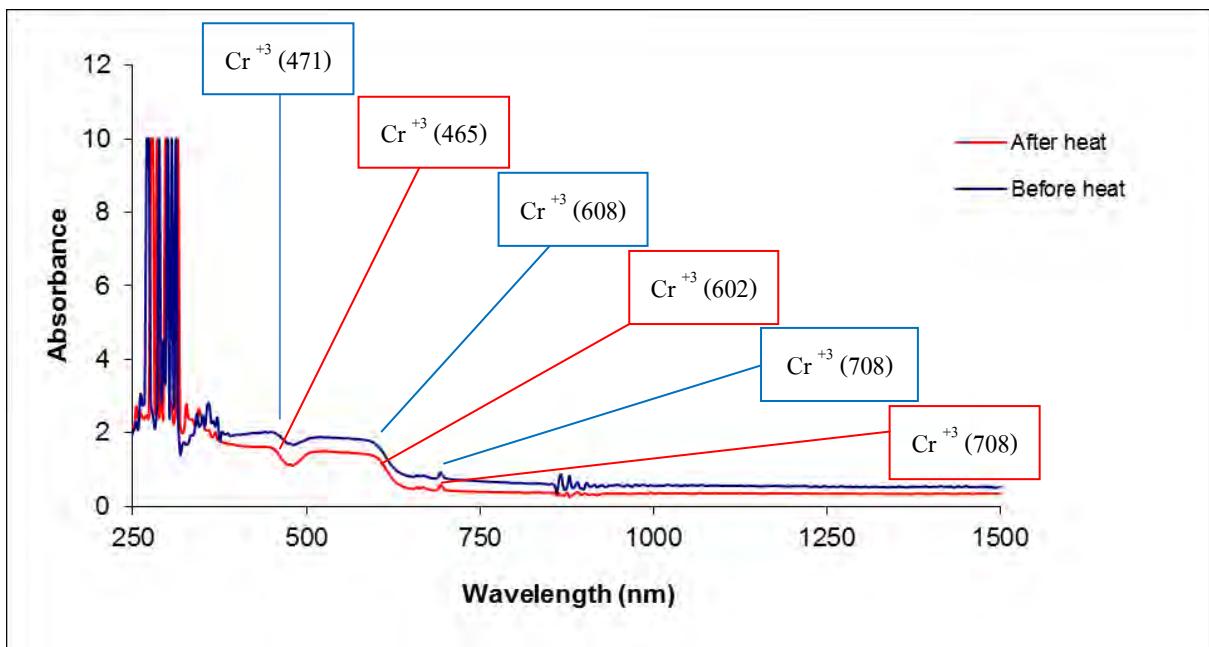
UV-VIS-NIR ค่าจากการศึกษาวุ่นแบบการดูดกลืนด้วยแสงด้วยเครื่องมือ UV-VIS-NIR จากการวิเคราะห์ค่าการดูดกลืนแสงช่วง UV-VIS-NIR หลังการเผาของพลาอยท์บีมแล่งนอน เตปวยซ์ ประติเศษโนแซมบิก กลุ่ม T และ กลุ่ม S แสดงข้อมูลบางส่วนในภาคผนวก ข-5 และ ข-6 ตามลำดับ

พลาอยท์บีมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T) ตัวอย่างสเปกตรัมการดูดกลืนแสงช่วง UV-VIS-NIR กลุ่ม T แสดงตัวอย่างไว้ในรูป 3.19 โดยทั่วไปพบเพียงการดูดกลืนของ Cr³⁺ ที่ ตำแหน่งประมาณ 444 และ 597 nm อย่างชัดเจน หลังการปรับปรุงคุณภาพทำให้ตำแหน่งการดูดกลืน Cr³⁺ อุ่นที่ประมาณ 453 และ 600



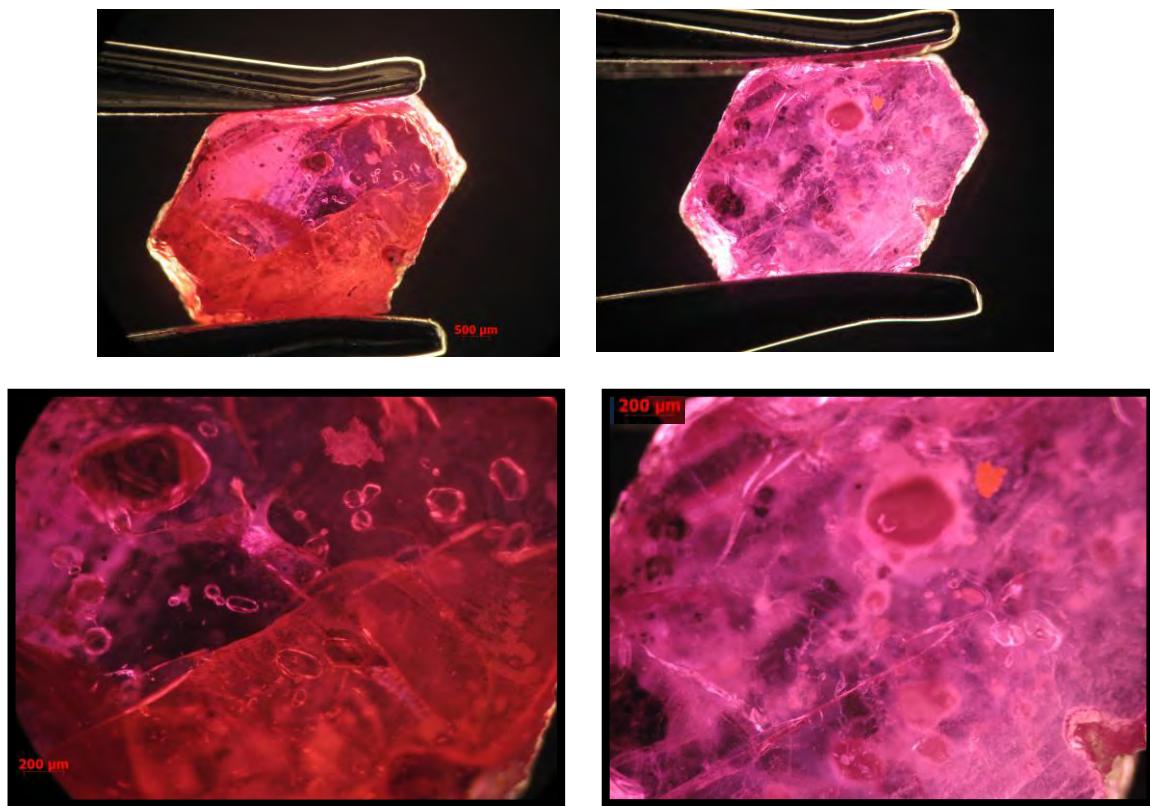
รูปที่ 3.19 การดูดกลืนช่วง UV-VIS-NIR เปรียบเทียบก่อนและหลังการปรับปรุงคุณภาพกลุ่ม T (ตัวอย่าง T4-12)

ผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพต่ำ (กลุ่ม S) ตัวอย่างสเปกตรัมการดูดกลืนแสงช่วง UV-VIS-NIR กลุ่ม T แสดงตัวอย่างไว้ในรูป 3.20 โดยทั่วไปพบเพียงการดูดกลืนของ Cr^{3+} ที่ตำแหน่งประมาณ 471 608 และ 708 nm อย่างชัดเจน หลังการปรับปรุงคุณภาพต่ำแห่งการดูดกลืน Cr^{3+} อยู่ที่ประมาณ 463 602 และ 708

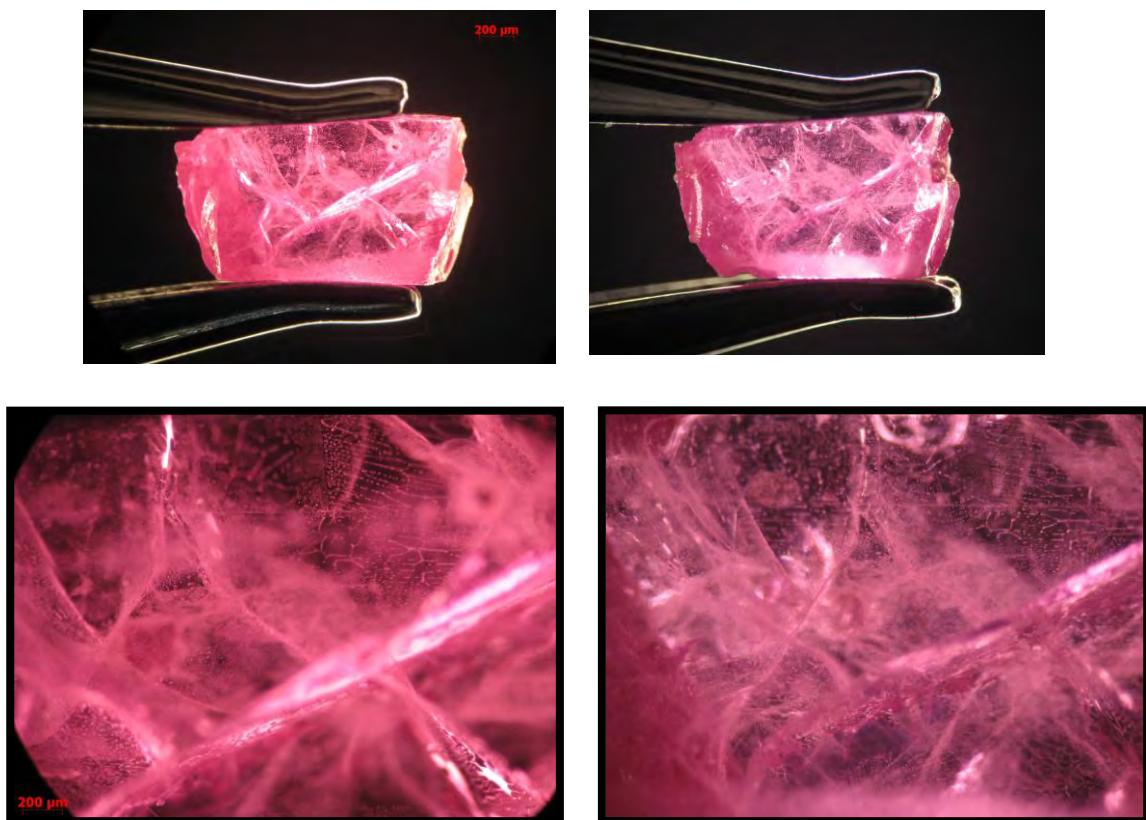


รูปที่ 3.20 การดูดกลืนช่วง UV-VIS-NIR เปรียบเทียบก่อนและหลังการปรับปรุงคุณภาพกลุ่ม S (ตัวอย่าง S2-1)

Gemological microscope จากการศึกษาลักษณะมลทินภายในของพลอยทับทิมด้วยเครื่องมือ Gemological microscope หลังการปรับปruzคุณภาพพบว่าพลอยในกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูงภายในมีการประสานกันของรอยแตกเล็กน้อยเท่านั้นทำให้พลอยใสขึ้นไม่มากนัก มีเพียงบางตัวอย่างเท่านั้นที่พลอยมีความใสโดยสมบูรณ์ พบการพัฒนาของสารคงค้างของสารประกอบแก้วบอแรกซ์ ทำให้พลอยมีความชุ่นมากขึ้นกว่าเดิม (รูปที่ 3.21 และ รูปที่ 3.22) พลอยกลุ่มคุณภาพต่ำ พบว่ารอยแตกในเนื้อพลอยดูลดลงพลอยมีความโปร่งใสมากยิ่งขึ้น แสดงลักษณะการวางแสงสีน้ำเงิน และที่ผิวพลอยแสดงความขาวที่แตกต่างกันระหว่างเนื้อพลอยและแก้วตะกั่วที่เข้าไปแทรกตามรอยแตกของพลอย (รูปที่ 3.23 และรูปที่ 3.24) แสดงภาพตัวอย่างอื่นๆ ในภาคผนวก ข-7

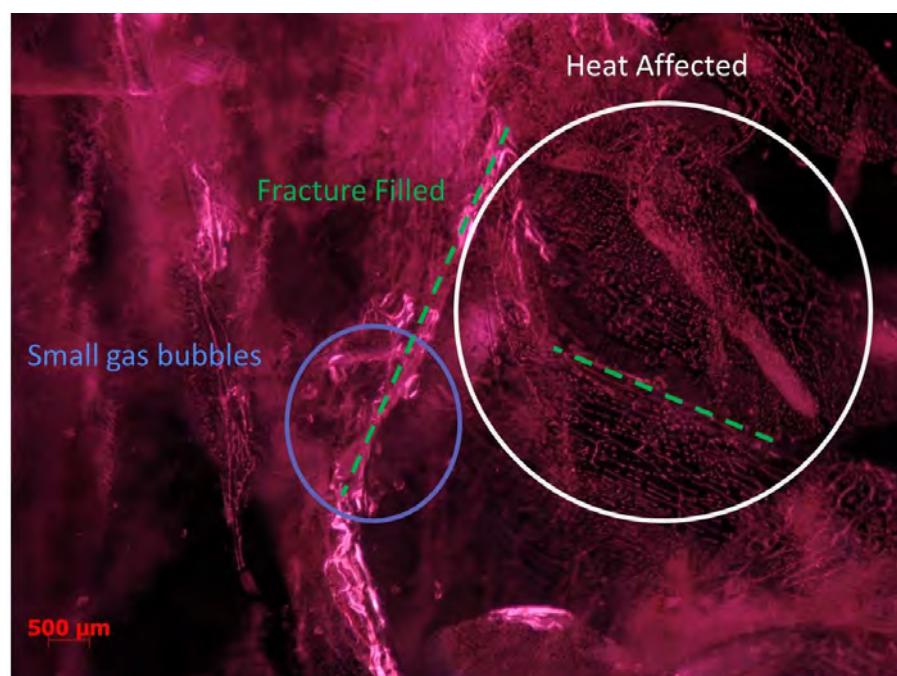


ตัวอย่างพลอยทับทิม T6-3

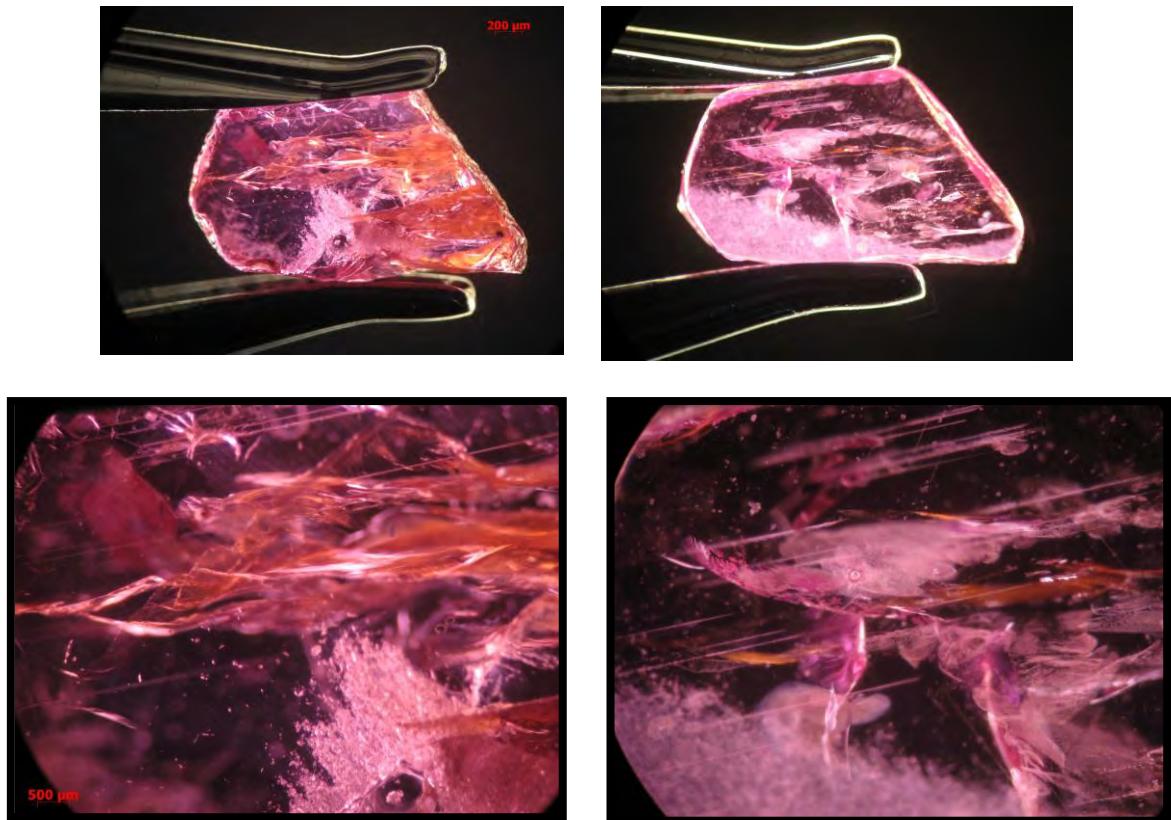


ตัวอย่างผลอยทับทิม T6-7

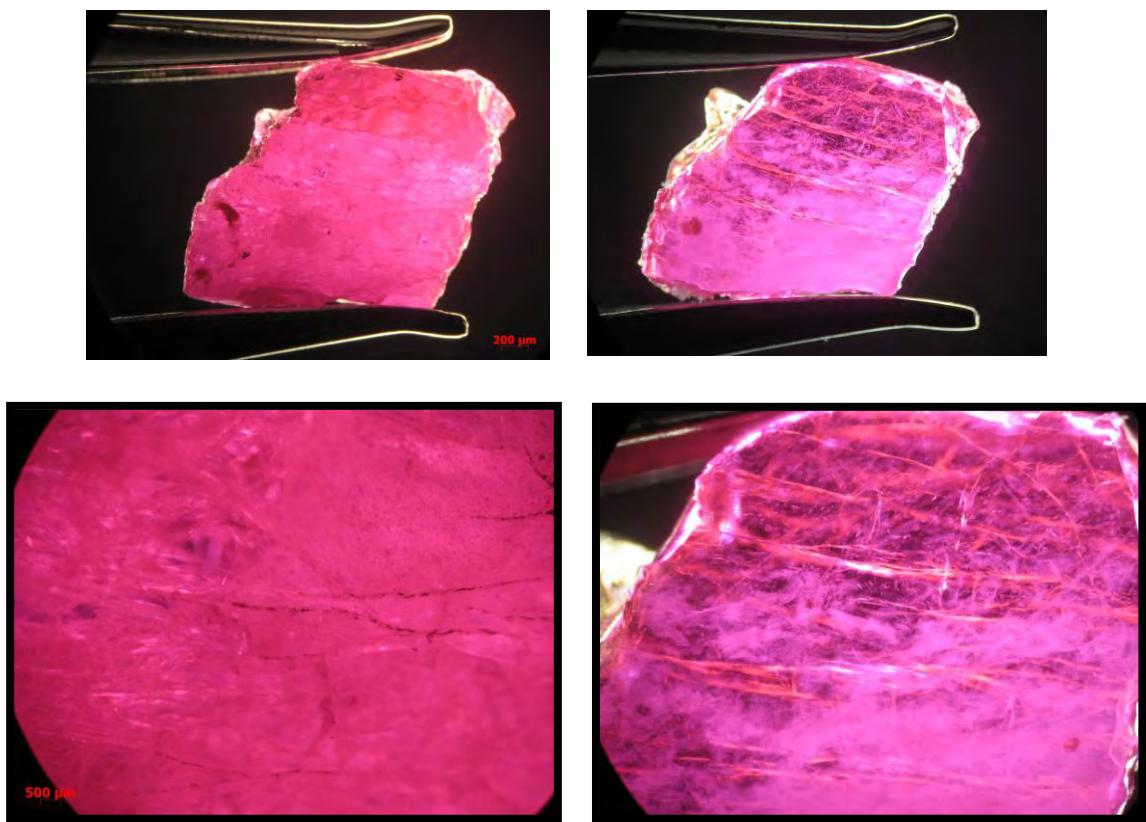
รูปที่ 3.21 ภาพเปรียบเทียบก่อนและหลังการเผาของผลอยกลุ่ม T



รูปที่ 3.22 ภาพแสดงลักษณะภายในของผลอยทับทิมกลุ่ม T หลังการปรับปรุงคุณภาพ

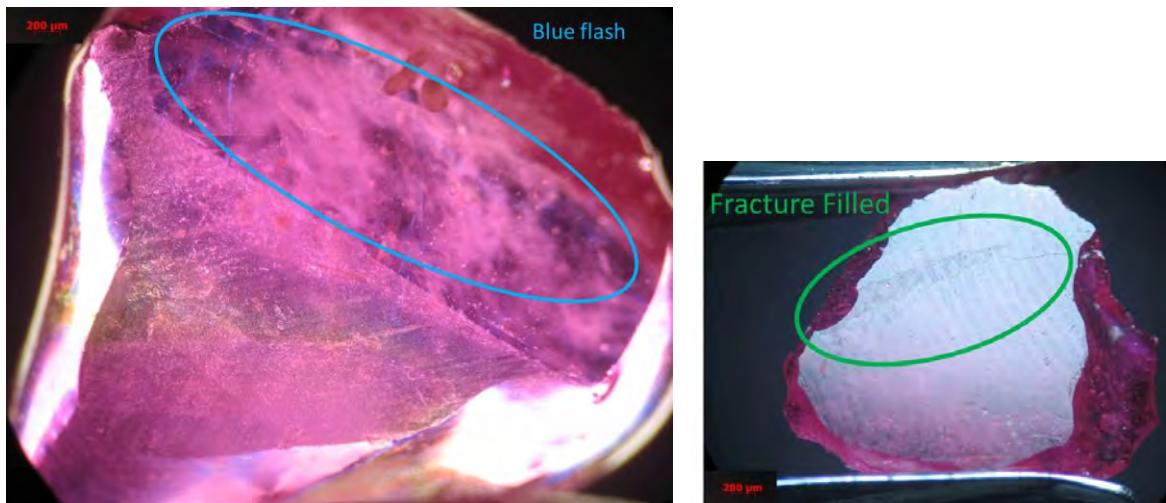


ตัวอย่างพลอยทับทิม S4-1



ตัวอย่างพลอยทับทิม S5-2

รูปที่ 3.23 ภาพเปรียบเทียบก่อนและหลังการเผาของพลอยกลุ่ม S



รูปที่ 3.24 ภาพแสดงลักษณะวัสดุเส้น้ำเงิน และ ความขาวที่แตกต่างกันที่ผิวผลอยทับทิมกลุ่ม S

3.3.3 องค์ประกอบเคมีของผลอยทับทิม

EDXRF ผลจากการวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีด้วยเครื่องมือ Energy Dispersive X-ray Fluorescence (EDXRF) รุ่น EAGLE III ของผลอยทับทิมของผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง กลุ่ม T และกลุ่มผลอยทับทิมคุณภาพต่ำ กลุ่ม S หลังการปรับปรุงคุณภาพ ผลข้ามูลบางส่วนแสดงในภาคผนวก ข-8 และ ข-9 ตามลำดับ และสรุปผลค่าสถิติของผลวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีของผลอยได้ดังนี้

ผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T) พบร่วมกับปรับปรุงคุณภาพมี SiO_2 เพิ่มเข้ามา เคลี่ย 1.96% และมีการปนเปื้อนของ PbO_2 ต่ำมาก แสดงข้อมูลเบรียบเทียบดังตารางที่ 3-9

ตารางที่ 3-9 แสดงค่าสถิติของผลวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีของผลอยทับทิม เปรียบเทียบก่อนและหลังการปรับปรุงคุณภาพ ตัวอย่างผลอยกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T)

ธาตุ	ก่อนการปรับปรุงคุณภาพ			หลังการปรับปรุงคุณภาพ		
	Min - Max (wt %)	Mean (wt %)	S.D.	Min - Max (wt %)	Mean (wt %)	S.D.
Al_2O_3	98.104 - 99.641	99.132	0.388	93.298 - 98.755	97.455	1.483
SiO_2	-	-	-	0.705 – 6.151	1.961	1.493
PbO_2	-	-	-	0.000 - 0.038	0.018	0.011
TiO_2	0.006 – 0.063	0.024	0.013	0.000 – 0.020	0.013	0.006
V_2O_5	0.000 - 0.018	0.006	0.005	0.000 – 0.014	0.005	0.004
Cr_2O_3	0.145 – 1.725	0.603	0.342	0.145 - 0.902	0.355	0.200
Fe_2O_3	0.109 - 0.634	0.228	0.116	0.121 - 0.383	0.184	0.073
Ga_2O_3	0.003 - 0.018	0.007	0.003	0.006 – 0.011	0.009	0.002

ผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพต่ำ (กลุ่ม S) หลังการปรับปรุงคุณภาพมี SiO_2 เพิ่มเข้ามา เฉลี่ย 12.35% และมีการปนเปื้อนของเฉลี่ย PbO_2 76.24% แสดงข้อมูลเบรียบเทียบ ดังตารางที่ 3-10

ตารางที่ 3-10 แสดงค่าสถิติของผลวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีของผลอยทับทิม เปรียบเทียบก่อนและหลังการปรับปรุงคุณภาพ ตัวอย่างผลอยกลุ่มคุณภาพต่ำ (กลุ่ม S)

ธาตุ	ก่อนการปรับปรุงคุณภาพ			หลังการปรับปรุงคุณภาพ		
	Min - Max (wt %)	Mean (wt %)	S.D.	Min - Max (wt %)	Mean (wt %)	S.D.
Al_2O_3	98.887 - 99.670	99.275	0.183	10.169 – 13.063	11.141	1.046
SiO_2	-	-	-	11.307 – 14.572	12.345	1.246
PbO_2	-	-	-	71.972 – 78.154	76.239	2.356
TiO_2	0.004 – 0.080	0.020	0.016	0.000 – 0.089	0.047	0.029
V_2O_5	0.000 - 0.019	0.006	0.005	0.000 – 0.051	0.030	0.020
Cr_2O_3	0.138 – 0.851	0.482	0.179	0.037 - 0.083	0.058	0.017
Fe_2O_3	0.110 - 0.486	0.209	0.080	0.067 – 0.090	0.076	0.008
Ga_2O_3	0.003 - 0.013	0.007	0.003	0.028 – 0.145	0.065	0.046

บทที่ 4

อภิปรายและสรุปผลการศึกษา

4.1 อภิปรายผล

จากการศึกษาผลอยทับทิมจำนวน 74 ตัวอย่างจากแหล่งนี้ สามารถแบ่งออกเป็น 2 กลุ่ม คือ พลอยคุณภาพปานกลาง- สูง มีรอยแตกน้อย- รอยแตกปานกลาง พลอยมีความโปร่งใส่มากนัก ได้ถูกนำไปปรับปรุงคุณภาพด้วยการเติมสารประกอบบอแรกซ์ และพloydยกกลุ่มคุณภาพต่ำ มีรอยแตกในเนื้อพloydมากโดยพloydส่วนมากโปร่งแสงและทึบตันถูกนำไปปรับปรุงคุณภาพโดย การเติมแก้วตะกั่ว ก่อน การปรับปรุงคุณภาพพบว่าในพลอยหั้งสองกลุ่มโดยส่วนใหญ่มักพบมลทินเด่นเข้ม มลทินผลึกแร่ แอกทีโนไรต์ (Actinolite) แร่แคลไซด์ (Calcite) และแร่ฟูกไซต์ (Fuchsite) ตามลำดับ อีกทั้งพบมลทินรอยนิ่วมีอ มลทินรูปห่อ และ มลทินสีขาวชุ่น ลักษณะโดยทั่วไปของพลอยหั้งสองกลุ่มนี้มีสมบัติทางกายภาพและการ แสดงที่แสดงในช่วงปกติของพลอยคอรันดัมทั่วไป การดูดกลืนแสงโดยเครื่อง FTIR แสดงการดูดกลืนของ H_2O แสดงถึงการความชื้นในโครงสร้าง, C-H Stretching แสดงถึงอาจมี carbaplex มีมันหรือน้ำมันติดกับผิว ตัวอย่าง, CO_2 จากช่องว่างในพลอย และ การดูดกลืนของ $AlOOH$ ในช่วงของ Boemite สำหรับการ ดูดกลืนแสงช่วง UV-VIS-NIR แสดงการดูดกลืนของ Cr^{3+} ซึ่งเป็นธาตุร่องรอยที่ทำให้เกิดสีแดงในพลอย ทับทิม การศึกษาองค์ประกอบเคมีพบ Al_2O_3 บริมาณสูง ซึ่งเป็นธาตุหลักในพลอยคอรันดัม อีกหั้งพบว่า ธาตุร่องรอยที่สำคัญส่วนใหญ่ประกอบด้วย Cr_2O_3 และ Fe_2O_3 สูงกว่าธาตุร่องรอยอื่นๆซึ่ง Fe_2O_3 นี้เองทำ ให้พลอยมีสีอมส้ม ขณะที่ G_2O_3 และ V_2O_5 มีแนวโน้มต่ำกว่าธาตุร่องรอยอื่นๆ และ TiO_2 มีบริมาณสูงกว่า G_2O_3 และ V_2O_5 เพียงเล็กน้อย จากการจำแนกสีของหั้งสองกลุ่มตามมาตรฐานสีของ GIA แบ่งออกเป็น 6 กลุ่มสี คือ กลุ่มสีแดง กลุ่มสีแดง-ม่วง กลุ่มสีแดงอมม่วง กลุ่มสีแดง-ส้ม กลุ่มสีแดงอมส้ม และกลุ่มสีส้มอม แดง

หลังการปรับปรุงคุณภาพพบว่าพลอยกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง มีสมบัติทางกายภาพค่อนข้าง คงที่ไม่เปลี่ยนแปลงนัก แต่อาจมีน้ำหนักของพลอยเพิ่มขึ้นเล็กน้อย พบร่องรอยดูดกลืนของ $AlOOH$ ใน สเปกตรัม FTIR ของบางตัวอย่างหายไปหลังการปรับปรุงคุณภาพอันเนื่องมาจากอุณหภูมิที่ใช้ในการ ปรับปรุงคุณภาพรูปแบบนี้ค่อนข้างสูงทำให้ Boemite ($AlOOH$) ละลายตัวได้ ภายในเนื้อพลอยทับทิม มีการ เชื่อมประสานกันของรอยแตกเล็กน้อย ยังคงมีการแสดงร่องรอยของสารคงค้างที่แทรกตามรอยแตก อีกทั้ง มีการพัฒนามลทินจากสารคงค้างในเนื้อพลอยเพิ่มมากขึ้น พloydจึงมีความใสขึ้นไม่นานนัก บางตัวอย่าง

ทำให้พลอยมีความชุ่นมากขึ้นกว่าเดิม เป็นส่วนน้อยเท่านั้นที่พลอยใสโดยสมบูรณ์ พบรากุองค์ประกอบมี Si เพิ่มขึ้นสาเหตุจากสารที่เข้าไปมีส่วนประกอบของ Si นั่นเอง สำหรับพลอยกลุ่มคุณภาพต่ำ หลังการปรับปรุงคุณภาพ พบรسمบ็ติทางกายภาพค่อนข้างคงที่ เช่นเดียวกัน แต่น้ำหนักของพลอยเพิ่มขึ้นอย่างเห็นได้ชัด เพราะมีน้ำหนักของแก้วตะกั่วจากการปรับปรุงคุณภาพเข้าไปตามรอยแตก การดูดกลืนของ AlOOH ในスペกตรัม FTIR น้ำยลเงื่องมาจากการอุดกุมที่ใช้ในการปรับปรุงคุณภาพรูปแบบนี้ค่อนข้างต่ำทำให้ AlOOH ลายตัวไปได้ไม่หมด แต่มีการดูดกลืนของแก้วตะกั่วเพิ่มเข้ามา ภายในเนื้อพลอยพบแก้วตะกั่วเข้าไปคุณตามรอยแตกของพลอยด้วยดัชนีหักเหแสงของตะกั่วที่มีมากกว่าพลอยทำให้บดบังรอยแตกของพลอยไว และมีแก้วตะกั่วบางส่วนเคลือบที่ผิวพลอย เกิดลักษณะรูปแสงสีน้ำเงินเนื่องจากสารแก้วตะกั่วที่แทรกตามรอยแตกในเนื้อพลอย พบร่องก้าชในบางตัวอย่าง รอยแตกในเนื้อในพลอยมองเห็นได้น้อย พลอยมีความโปร่งใสเพิ่มขึ้นชัดเจน องค์ประกอบธาตุ Pb และ Si มีปริมาณสูงขึ้นชัดเจน โดยพลอยทั้ง 2 กลุ่มมีการเปลี่ยนแปลงการดูดกลืนแสงช่วง UV-VIS-NIR ไม่มากนักทำให้เห็นสีแดงเข้มขึ้น แต่ก็เข้มขึ้นไม่มากนักเช่นเดียวกัน

4.2 สรุปผลการศึกษา

1. พลอยทับทิมแล่งมอนเตปายร์ พบรักษณะมลทินเส้นเข็ม มลทินผลึกแร่ แอคทิโนไลต์ (Actinolite) แร่แคลไซต์ (Calcite) และแร่ฟูกไซต์ (Fuchsite) ตามลำดับ อีกทั้งพบมลทินรายนิ่วมีอ มลทินรูปท่อ และ มลทินสีขาวขุ่น
2. หลังการปรับปรุงคุณภาพพบว่าพลอยกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง มีสมบ็ติทางกายภาพค่อนข้างคงที่ไม่เปลี่ยนแปลงนัก แต่อาจมีน้ำหนักของพลอยเพิ่มขึ้นเล็กน้อย อีกทั้งพบว่าการดูดกลืนของ AlOOH ในスペกตรัม FTIR ของบางตัวอย่างหายไปหลังการปรับปรุงคุณภาพ โดยภายในพลอยทับทิม มีการเชื่อมประสานกันของรอยแตกเล็กน้อย แต่กลับมีการพัฒนามลทินจาก residual เพิ่มมากขึ้น พลอยจึงมีความใสขึ้นไม่มากนัก เป็นส่วนน้อยเท่านั้นที่พลอยใสโดยสมบูรณ์ พบรากุองค์ประกอบมี Si เพิ่มขึ้น

3. สำหรับผลอยกกลุ่มคุณภาพต่อไปนี้ หลังการปรับปรุงคุณภาพ พบรسمบดิทางกายภาพค่อนข้างคงที่ เช่นเดียวกัน แต่น้ำหนักของผลอยเพิ่มขึ้นอย่างเห็นได้ชัด การดูดกลืนของ AlOOH ในสเปกตรัม FTIR น้อยลง แต่มีการดูดกลืนของแก้วตะกั่วเพิ่มเข้ามา ภายในผลอยพบแก้วตะกั่วเข้าไปอยู่ตามรอยแตกของผลอยและมีบางส่วนเคลือบผิวผลอยไว้ เกิดลักษณะวับแสงสีน้ำเงิน รอยแตกในเนื้อในผลอยมองเห็นได้น้อย ผลอยมีความโปร่งใสเพิ่มขึ้นชัดเจน องค์ประกอบของ Pb และ Si มีปริมาณสูงขึ้นชัดเจน
4. ผลอยทั้ง 2 กลุ่ม มีการเปลี่ยนแปลงสีทำให้เห็นมีสีแดงที่เข้มขึ้นเล็กน้อย
5. ผลอยทั้ง 2 กลุ่ม มีการเปลี่ยนแปลงรูปแบบ ทั้งนี้ขึ้นกับคุณภาพเริ่มต้นของตัวอย่างผลอย โดยส่วนมากผลอยทั้ง 2 กลุ่ม รูปแบบทั้งนี้จะเหมากับการปรับปรุงคุณภาพด้วยการเติมแก้วตะกั่วมากกว่า เพราะทำให้ผลอยมีความใสขึ้นมากกว่ารอยแตกดูลดลง

เอกสารอ้างอิง

บุญเจน พาตัน. 2548. ลักษณะทางพำนของพลอยทับทิมที่ได้รับการปรับปรุงคุณภาพโดยการเติมแก้วผสมตะกั่ว. บริษัทบันทิต ภาควิชาธรณีวิทยา คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.

ภัทรา ศรีทุนนะเมธิน. 2551. แรปไรฟ์สาหร่ายสีดำปรับปรุงคุณภาพโดยการเติมสารชนิดแก้วตะกั่วในรอบแท่ง. สถาบันวิจัยและพัฒนาอัญมณีและเครื่องประดับแห่งชาติ (องค์กรมหาชน) จาก www.git.or.th (สิงหาคม , 2554).

สุชาติพย์ ศิริไพรศาพิพัฒน์ ศุภกิจ อาชีวะวนิช เมทีนี พรมสุรินทร์ นักธรณคุณแสง สุรพล ภัทราคร สุดจิตรา สงวนเรื่อง ทิพยมนตร์ ภัทราคร. 2543. การเผาทับทิมมองคูในสภาพบรรยายกาศออกซิเดชัน. การประชุมทางวิชาการของมหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์ ครั้งที่ 38 สาขาประมงและสาขาวิชาศาสตร์ 1-4 กุมภาพันธ์ 2543. กรุงเทพฯ : หน้า 447-453.

Department of Peacekeeping Operations, Cartographic Section., 2004. Map No. 3706 Rev. 5

United Nation. Available at <http://www.un.org/depts/Cartographic/map/profile/mozambique.pdf> (August, 2011)

GIT Gem Testing Laboratory (GIT-GTL), 2010. New ruby deposits in Mozambique. The Gem and Jewelry Institute of Thailand (Public Organization). Available at www.git.or.th (August, 2011).

Pardieu, V., Jacquat, S., Senoble, J.B., Bryl, L.P., Hughes, R.W. and Smith, M., 2009. Expedition report to the Ruby mining sites in Northern Mozambique (Niassa and Cabo Delgado provinces). On-going Research. The Gem and Jewelry Institute of America. Available at www.giathai.net/lab.php (August, 2011).

Pekkala, Y., Lehto, T. and Lehtonen, M. I., 2008. Introduction to GTK projects in Mozambique 2002–2007. Geological Survey of Finland, Special Paper 48: page 7 – 22.

Themelis, T., 1992. The heat treatment of ruby and sapphire. 1st edition, Gem lab Inc. U.S.A. page 26-34.

Wathanakul, P., 1998. Advanced Instrumentations in Gemstone Analysis. Earth Sciences, Dept. of General Science Faculty of Science, Kasetsart University. Available at www.pirun.ku.ac.th/~fscipww/instrutech.html (August , 2011)

ภาคผนวก ก-1

ลักษณะทางกายภาพและสมบัติเฉพาะทางอัญมณีของตัวอย่างพลาสติกที่มี แหล่งมอนเตปายซ์ ประเทศโมเนชันบิค กลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T)

No.	Sample ID.	Size(ct.)	Color	RI		Birefringence	SG	Fluorescence	
				n_e	n_o			SW	LW
1	T1-1	0.421	R 7/3	1.762	1.769	0.007	3.947	Modurate (Red)	Strong (Red)
2	T1-2	1.080	R 7/3	1.764	1.770	0.006	3.971	Modurate (Red)	Strong (Red)
3	T1-3	1.280	R 7/3	1.761	1.769	0.008	3.974	Weak (Red)	Modurate (Red)
4	T1-4	0.480	R 7/3	1.760	1.770	0.010	4.004	Weak (Red)	Strong (Red)
5	T1-6	0.679	R 5/3	1.766	1.769	0.003	3.969	Weak (Red)	Strong (Red)
6	T1-8	0.245	R 7/3	1.768	1.772	0.004	4.021	Innert (Red)	Strong (Red)
7	T1-9	0.757	R 7/3	1.762	1.770	0.008	3.954	Weak (Red)	Strong (Red)
8	T1-10	7.244	R 6/5	1.765	1.773	0.008	3.952	Weak (Red)	Modurate (Red)
9	T1-11	6.377	R 6/5	1.760	1.768	0.008	3.968	Weak (Red)	Strong (Red)
10	T2-1	0.620	stpR 6/4	1.760	1.768	0.008	4.068	Modurate (Red)	Strong (Red)
11	T2-3	1.545	stpR 5/4	1.762	1.770	0.008	3.931	Weak (Red)	Modurate (Red)
12	T2-4	0.790	stpR 6/4	1.760	1.769	0.009	3.974	Modurate (Red)	Strong (Red)
13	T2-5	0.810	stpR 6/4	1.761	1.770	0.009	4.019	Modurate (Red)	Strong (Red)

ลักษณะทางกายภาพและสมบัติเฉพาะทางอัญมณีของตัวอย่างพลาสติกทับทิม แหล่งมอนเตปวย์ ประเทศโมเนซีมีคุณภาพปานกลาง-ดี (กลุ่ม T)

No.	Sample ID.	Size(ct.)	Color	RI		Birefringence	SG	Fluorescence	
				n_e	n_o			SW	LW
14	T2-6	0.805	stpR 6/3	1.760	1.770	0.010	3.994	Weak (Red)	Strong (Red)
15	T2-7	0.745	stpR6/3	1.761	1.769	0.008	4.050	Weak (Red)	Strong (Red)
16	T2-8	0.850	stpR 6/4	1.762	1.770	0.008	3.999	Modurate (Red)	Strong (Red)
17	T2-10	0.870	stpR 2/3	1.767	1.770	0.003	3.951	Weak (Red)	Strong (Red)
18	T2-11	0.418	stpR 6/4	1.759	1.770	0.011	3.920	Innert (Red)	Strong (Red)
19	T2-12	0.846	stpR 2/3	1.762	1.770	0.008	4.018	Weak (Red)	Strong (Red)
20	T2-13	0.655	slpR 6/3	1.760	1.770	0.010	3.967	Weak (Red)	Strong (Red)
21	T2-14	0.684	slpR 6/3	1.761	1.770	0.009	4.039	Modurate (Red)	Strong (Red)
22	T2-15	0.898	slpR 6/3	1.765	1.771	0.006	3.937	Weak (Red)	Strong (Red)
23	T2-16	0.537	slpR 6/3	1.761	1.769	0.008	3.950	Weak (Red)	Strong (Red)
24	T2-17	0.488	slpR 6/3	1.759	1.769	0.010	4.038	Weak (Red)	Strong (Red)
25	T2-18	0.758	slpR 6/3	1.760	1.770	0.010	3.992	Weak (Red)	Strong (Red)
26	T3-1	0.438	PR/RP 5/3	1.762	1.770	0.008	3.940	Weak (Red)	Strong (Red)
27	T3-2	0.768	PR/RP 5/3	1.760	1.770	0.010	3.997	Weak (Red)	Strong (Red)
28	T3-3	1.319	PR/RP 4/2	1.766	1.769	0.003	3.965	Modurate (Red)	Strong (Red)

ลักษณะทางกายภาพและสมบัติเฉพาะทางอัญมณีของตัวอย่างพลาสติกทับทิม แหล่งมอนเตปวย์ ประเทศโมเนซีมปิก กลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T)

No.	Sample ID.	Size(ct.)	Color	RI		Birefringence	SG	Fluorescence	
				n_e	n_o			SW	LW
29	T3-4	0.549	PR/RP 5/3	1.761	1.769	0.008	3.918	Modurate (Red)	Strong (Red)
30	T4-1	0.831	oR 7/4	1.769	1.771	0.002	4.007	Modurate (Red)	Modurate (Red)
31	T4-2	0.897	oR 8/3	1.762	1.768	0.006	3.908	Modurate (Red)	Strong (Red)
32	T4-3	0.703	oR 8/3	1.762	1.770	0.008	3.933	Modurate (Red)	Strong (Red)
33	T4-4	1.465	oR 8/3	1.759	1.769	0.010	3.981	Modurate (Red)	Strong (Red)
34	T4-5	0.955	oR 4/4	1.762	1.770	0.008	4.019	Modurate (Red)	Strong (Red)
35	T4-6	1.320	oR 8/3	1.756	1.764	0.008	3.965	Modurate (Red)	Strong (Red)
36	T4-7	0.610	oR 8/3	1.760	1.770	0.010	4.023	Weak (Red)	Modurate (Red)
37	T4-8	0.635	oR 4/5	1.761	1.770	0.009	4.002	Modurate (Red)	Strong (Red)
38	T4-9	0.490	oR 8/3	1.763	1.770	0.007	3.973	Weak (Red)	Strong (Red)
39	T4-10	0.882	oR 4/5	1.760	1.770	0.010	4.020	Weak (Red)	Strong (Red)
40	T4-11	1.174	oR 8/3	1.762	1.770	0.008	3.974	Modurate (Red)	Strong (Red)
41	T4-12	0.791	oR 8/3	1.763	1.770	0.007	3.985	Weak (Red)	Strong (Red)
42	T4-13	0.662	oR 8/3	1.762	1.769	0.007	3.980	Modurate (Red)	Strong (Red)
43	T4-14	0.701	oR 4/4	1.760	1.770	0.010	3.952	Modurate (Red)	Strong (Red)

ลักษณะทางกายภาพและสมบัติเฉพาะทางอัญมณีของตัวอย่างพลาสติกทับทิม แหล่งมอนเตปวย์ ประเทศโมร็อกโค กลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T)

No.	Sample ID.	Size(ct.)	Color	RI		Birefringence	SG	Fluorescence	
				n_e	n_o			SW	LW
44	T5-2	1.375	RO/OR 7/4	1.763	1.771	0.008	3.965	Weak (Red)	Modurate (Red)
45	T5-3	0.715	RO/OR 7/4	1.768	1.770	0.002	3.997	Weak (Red)	Modurate (Red)
46	T5-4	0.794	RO/OR 7/4	1.763	1.770	0.007	3.964	Innert (Red)	Weak (Red)
47	T5-5	0.646	RO/OR 7/4	1.768	1.771	0.003	3.976	Weak (Red)	Modurate (Red)
48	T6-1	0.760	rO 4/3	1.761	1.770	0.009	4.005	Modurate (Red)	Strong (Red)
49	T6-2	0.830	rO 4/3	1.760	1.769	0.009	4.053	Weak (Red)	Strong (Red)
50	T6-3	0.990	rO 5/4	1.765	1.773	0.008	3.993	Weak (Red)	Modurate (Red)
51	T6-4	0.365	rO 5/4	1.772	1.778	0.006	4.034	Innert (Red)	Modurate (Red)
52	T6-5	0.650	rO 5/4	1.763	1.770	0.007	4.008	Weak (Red)	Strong (Red)
53	T6-6	0.617	rO 5/4	1.762	1.771	0.009	4.050	Weak (Red)	Strong (Red)
54	T6-7	1.056	rO 5/4	1.768	1.771	0.003	3.970	Weak (Red)	Strong (Red)
55	T6-8	0.940	rO 4/3	1.762	1.768	0.006	4.167	Weak (Red)	Strong (Red)

ภาคผนวก ก-2

ลักษณะทางกายภาพและสมบัติเฉพาะทางอัญมณีของตัวอย่างผลิตภัณฑ์ แหล่งมอนเตปวยซ์ ประเทศไทยเมเนจเม้นบิค กลุ่มคุณภาพต่ำ (กลุ่ม S)

No.	Sample ID.	Size(ct.)	Color	RI		Birefringence	SG	Fluorescence	
				n_e	n_o			SW	LW
56	S1-1	4.172	R 8/2	1.762	1.770	0.008	3.943	Modurate (Red)	Strong (Red)
57	S1-2	0.997	R 7/3	1.760	1.769	0.009	4.067	Innert (Red)	Strong (Red)
58	S1-3	2.554	R 5/3	1.762	1.770	0.008	3.908	Weak (Red)	Strong (Red)
59	S2-1	2.478	stpR 6/4	1.765	1.770	0.005	3.959	Weak (Red)	Strong (Red)
60	S2-2	2.590	stpR 8/3	1.761	1.770	0.009	3.983	Weak (Red)	Strong (Red)
61	S2-3	1.949	stpR 6/4	1.763	1.770	0.007	3.994	Weak (Red)	Strong (Red)
62	S2-4	2.000	stpR 6/4	1.766	1.772	0.006	3.974	Weak (Red)	Strong (Red)
63	S2-5	2.884	slpR 6/3	1.761	1.770	0.009	3.967	Modurate (Red)	Strong (Red)
64	S2-6	1.583	slPR 6/3	1.761	1.770	0.009	4.132	Weak (Red)	Strong (Red)
65	S3-1	1.210	PR/RP 5/3	1.760	1.770	0.010	3.986	Weak (Red)	Strong (Red)
66	S4-1	3.994	oR 8/3	1.768	1.771	0.003	3.951	Modurate (Red)	Strong (Red)
67	S4-2	1.831	oR 8/3	1.762	1.770	0.008	3.973	Weak (Red)	Strong (Red)
68	S4-3	1.221	oR 8/3	1.761	1.768	0.007	3.998	Weak (Red)	Strong (Red)

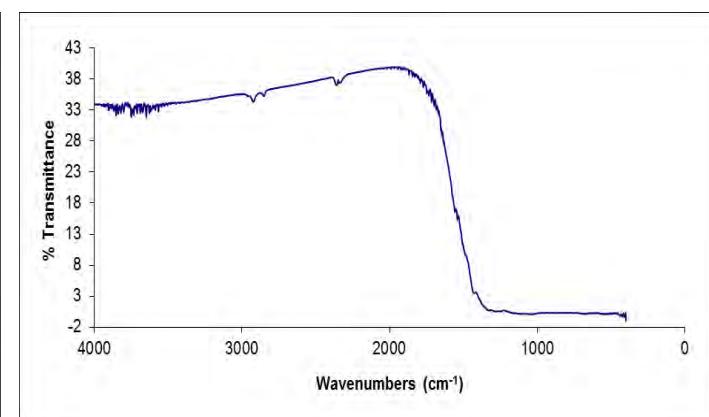
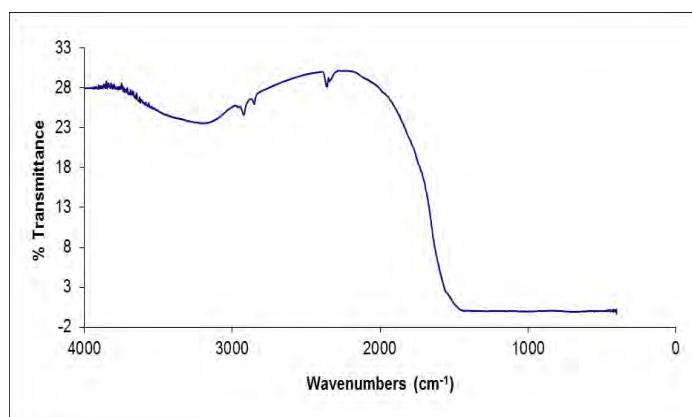
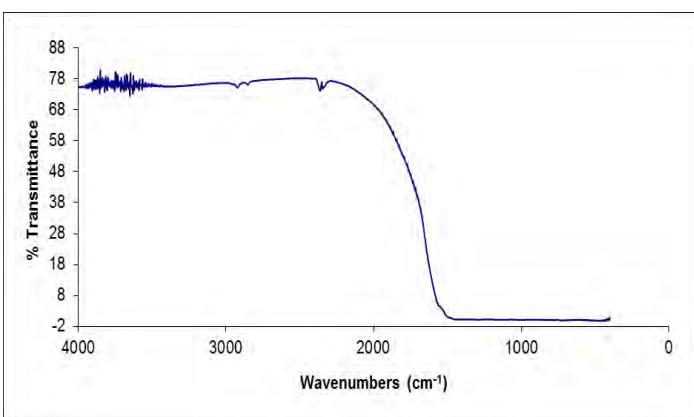
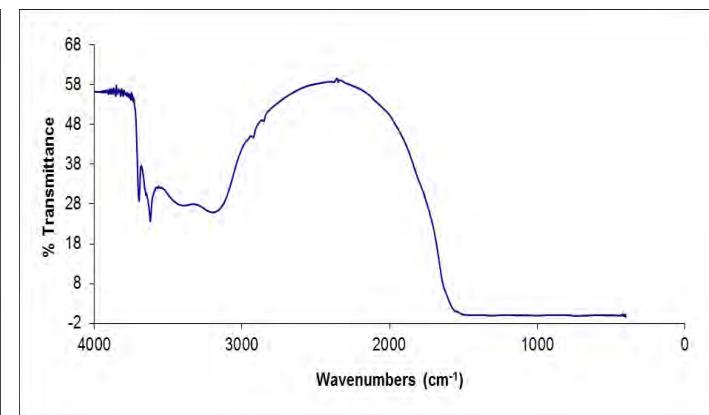
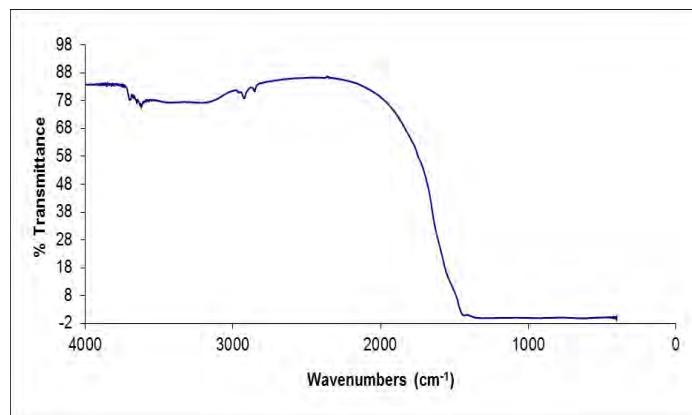
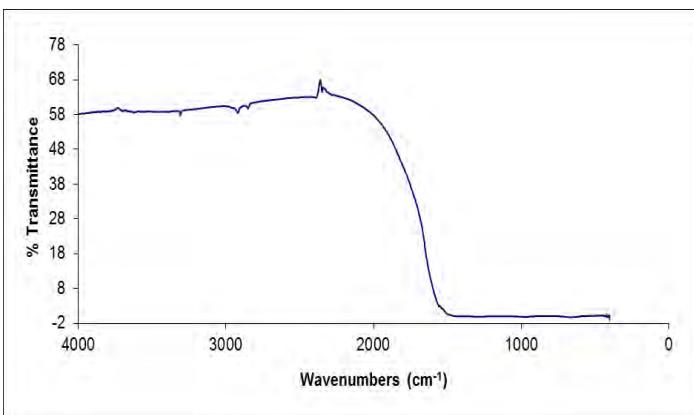
ลักษณะทางกายภาพและสมบัติเฉพาะทางอัญมณีของตัวอย่างผลอยทับทิม แหล่งมอนเตปวยซ์ ประเทศโมเนซิบิก กลุ่มคุณภาพต่ำ (กลุ่ม S)

No.	Sample ID.	Size(ct.)	Color	RI		Birefringence	SG	Fluorescence	
				n_e	n_o			SW	LW
69	S4-4	1.228	oR 8/3	1.759	1.769	0.010	3.948	Weak (Red)	Strong (Red)
70	S5-1	1.870	RO/OR 8/2	1.761	1.769	0.008	3.982	Weak (Red)	Modurate (Red)
71	S5-2	3.679	RO/OR 8/2	1.761	1.770	0.009	3.918	Modurate (Red)	Strong (Red)
72	S5-3	1.379	RO/OR 7/4	1.761	1.770	0.009	3.952	Weak (Red)	Modurate (Red)
73	S5-4	2.806	RO/OR 7/4	1.760	1.769	0.009	3.961	Modurate (Red)	Strong (Red)
74	S6-1	1.371	rO 7/3	1.760	1.770	0.010	3.982	Innert (Red)	Modurate (Red)

ภาคผนวก ก-3

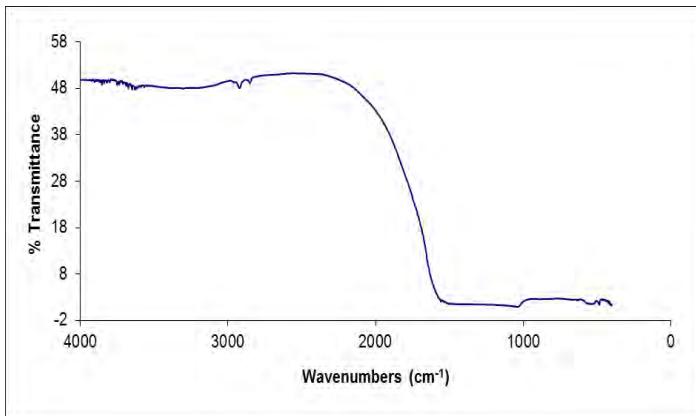
ข้อมูลจากการวิเคราะห์ค่าการดูดกลืนแสงจากเครื่องมือ FTIR ของพลาอยท์บีมแหล่งมอนเตปะยซ์ ประเทศไทยเมเชมนบิค

พลาอยท์บีมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง(กลุ่ม T)

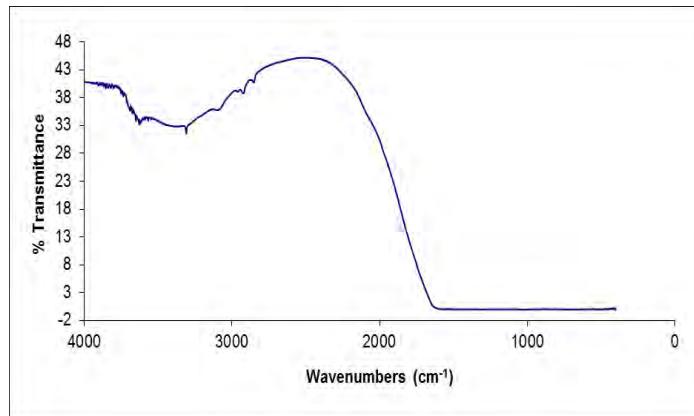


ข้อมูลจากการวิเคราะห์ค่าการดูดกลืนแสงจากเครื่องมือ FTIR ของผลอยทับทิมแหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศไทยเมเชมนบิก

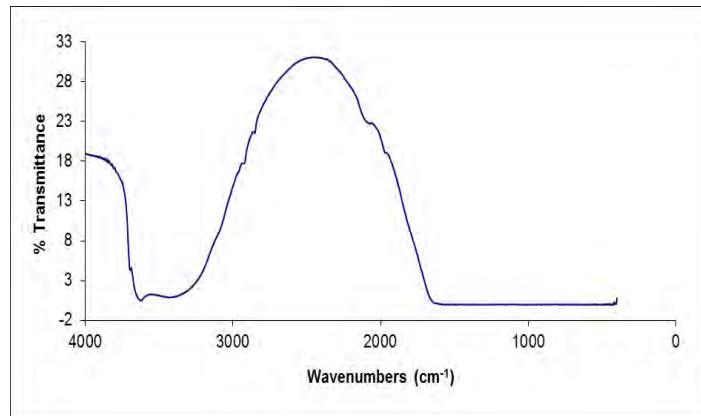
ผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง(กลุ่ม T)



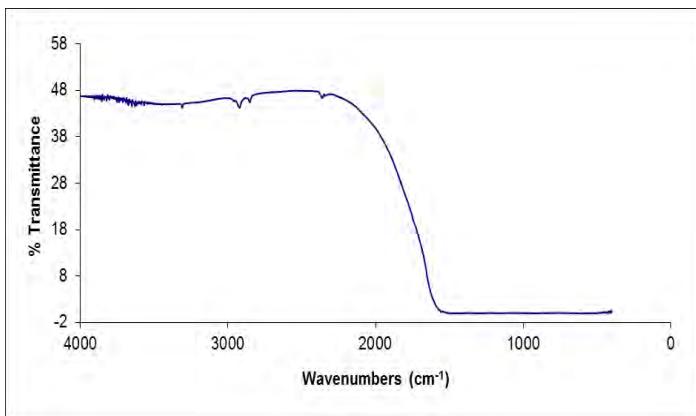
ตัวอย่างทับทิม T1-9



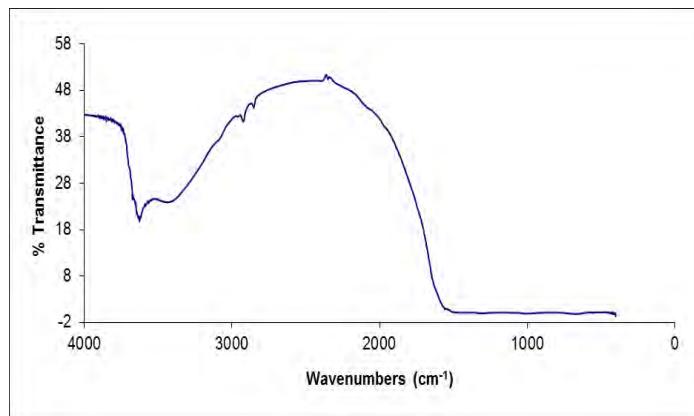
ตัวอย่างทับทิม T1-10



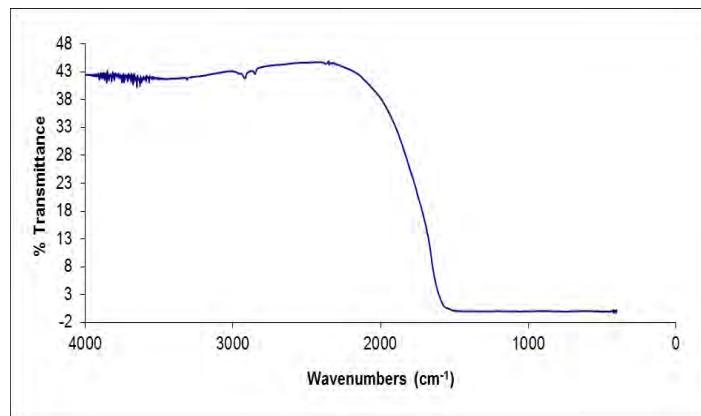
ตัวอย่างทับทิม T1-11



ตัวอย่างทับทิม T2-1



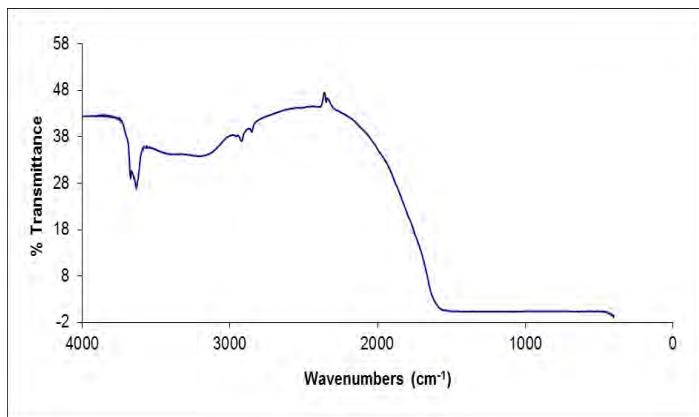
ตัวอย่างทับทิม T2-3



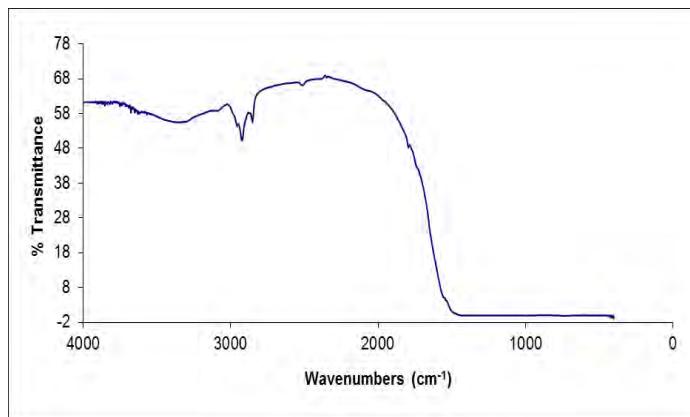
ตัวอย่างทับทิม T2-4

ข้อมูลจากการวิเคราะห์ค่าการดูดกลืนแสงจากเครื่องมือ FTIR ของผลอยทับทิมแหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศไทยเมเชมนบิก

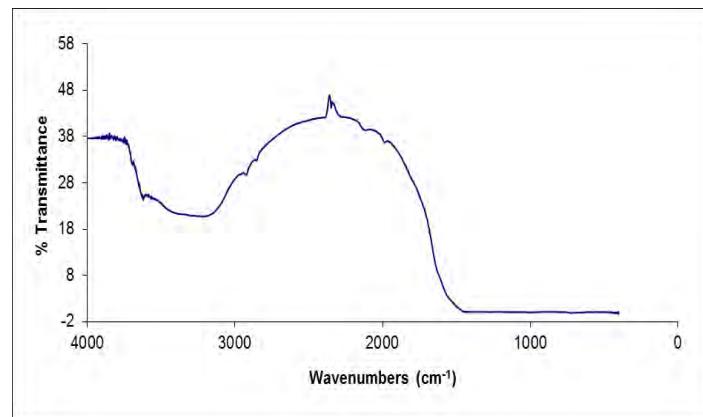
ผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง(กลุ่ม T)



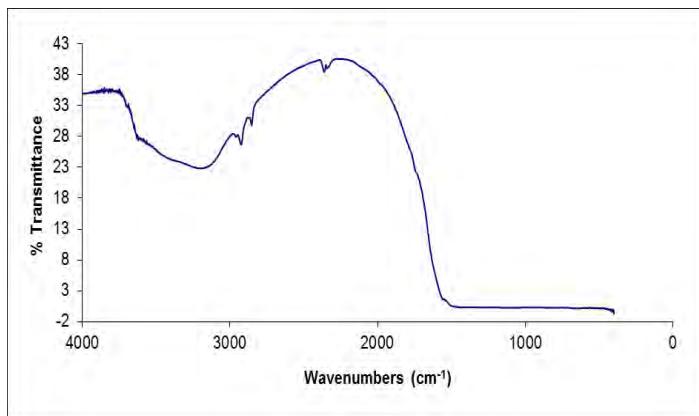
ตัวอย่างทับทิม T2-5



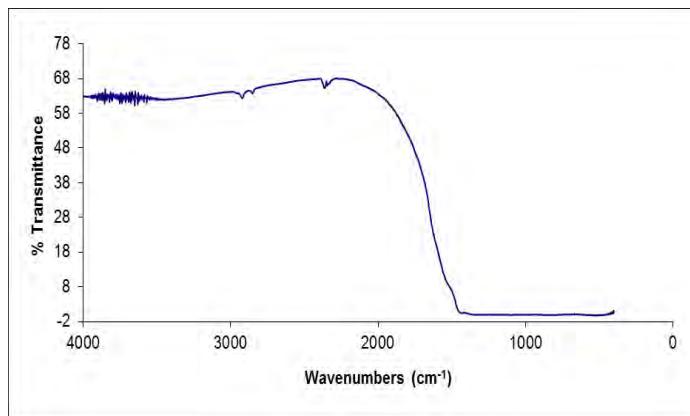
ตัวอย่างทับทิม T2-6



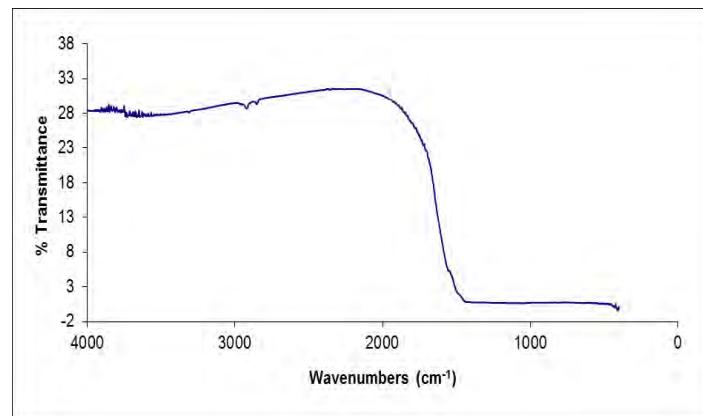
ตัวอย่างทับทิม T2-7



ตัวอย่างทับทิม T2-8



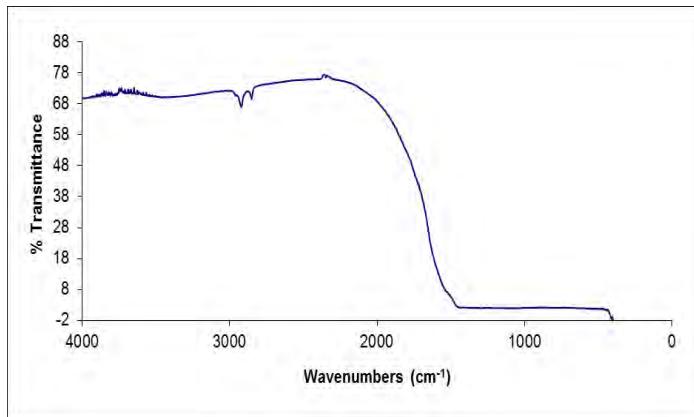
ตัวอย่างทับทิม T2-10



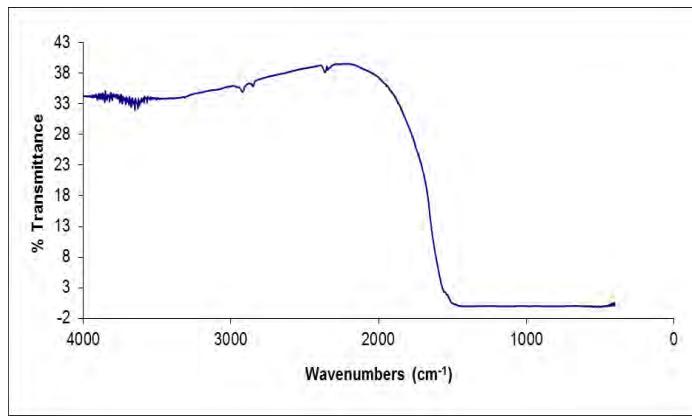
ตัวอย่างทับทิม T2-11

ข้อมูลจากการวิเคราะห์ค่าการดูดกลืนแสงจากเครื่องมือ FTIR ของผลอยทับทิมแหล่งม่อนเตปะยซ์ ประเทศไทยเมเชมนบิก

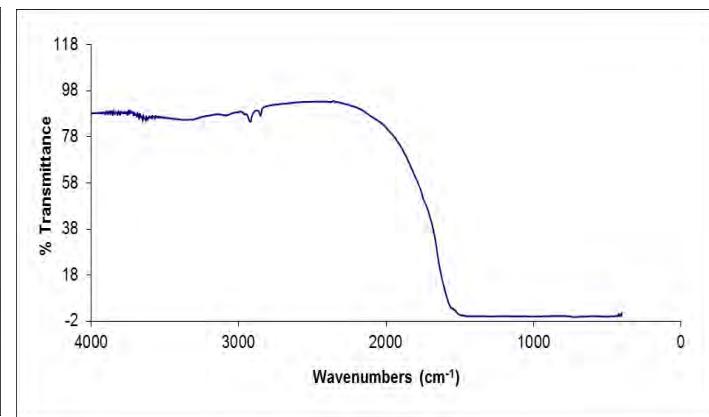
ผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง(กลุ่ม T)



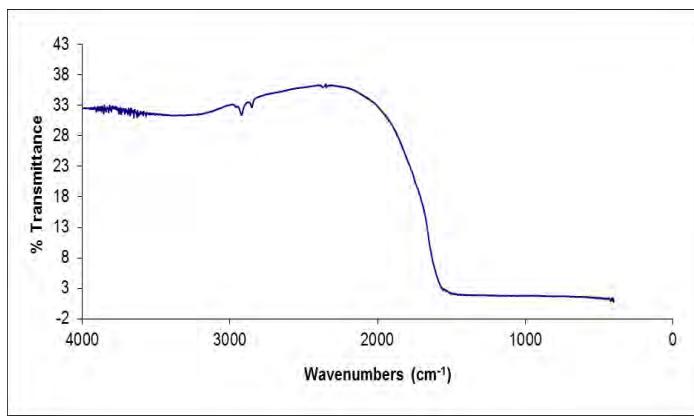
ตัวอย่างทับทิม T2-12



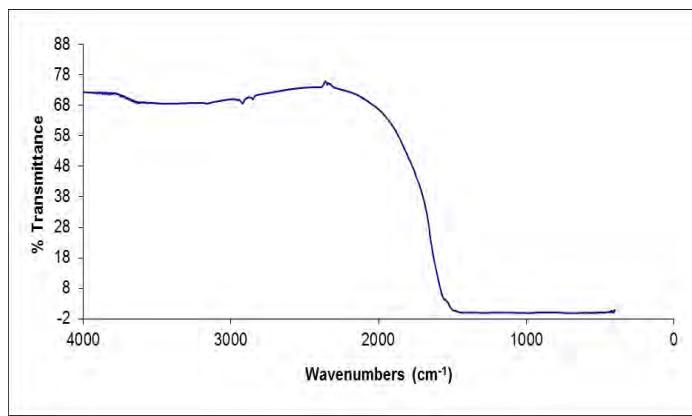
ตัวอย่างทับทิม T2-13



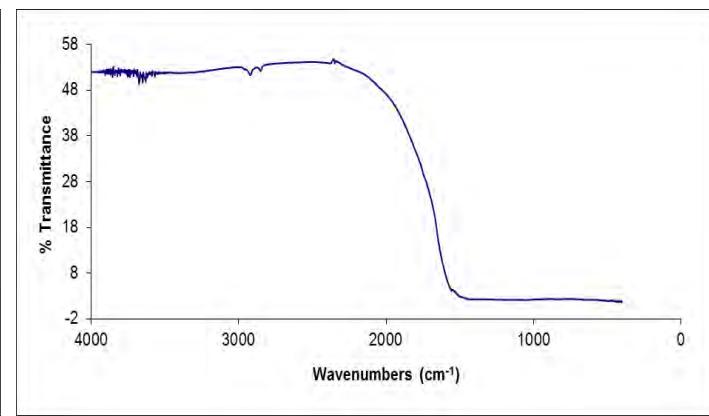
ตัวอย่างทับทิม T2-14



ตัวอย่างทับทิม T2-15



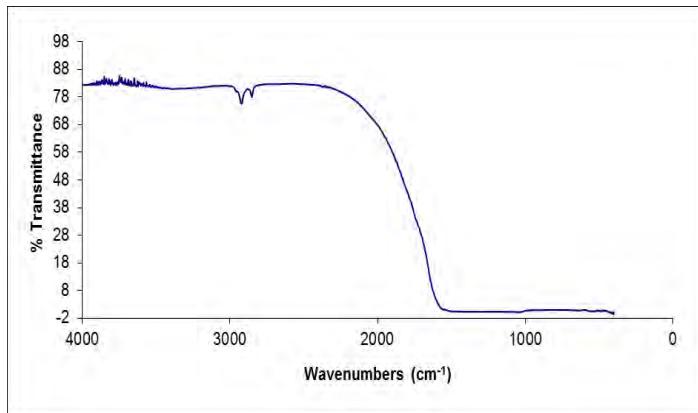
ตัวอย่างทับทิม T2-16



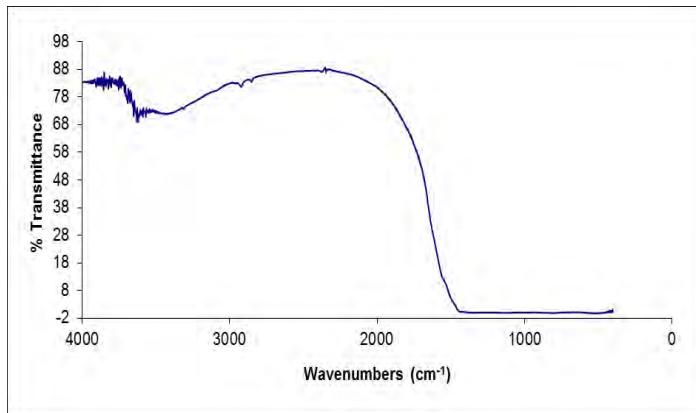
ตัวอย่างทับทิม T2-17

ข้อมูลจากการวิเคราะห์ค่าการดูดกลืนแสงจากเครื่องมือ FTIR ของผลอยทับทิมแหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศไทยเมเชมนบิก

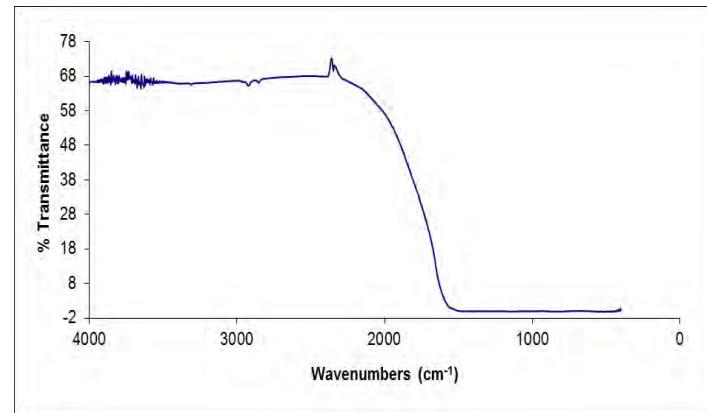
ผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง(กลุ่ม T)



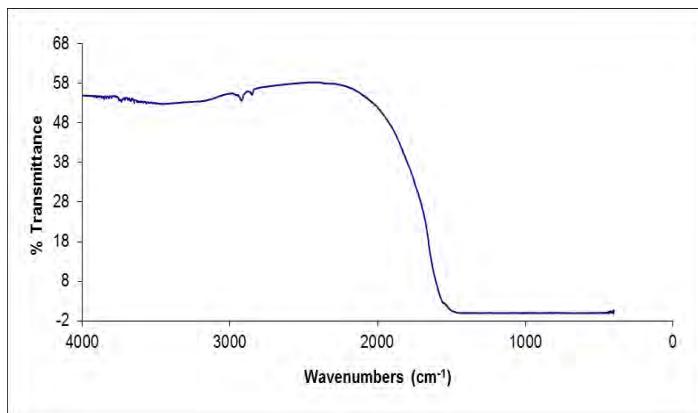
ตัวอย่างทับทิม T2-18



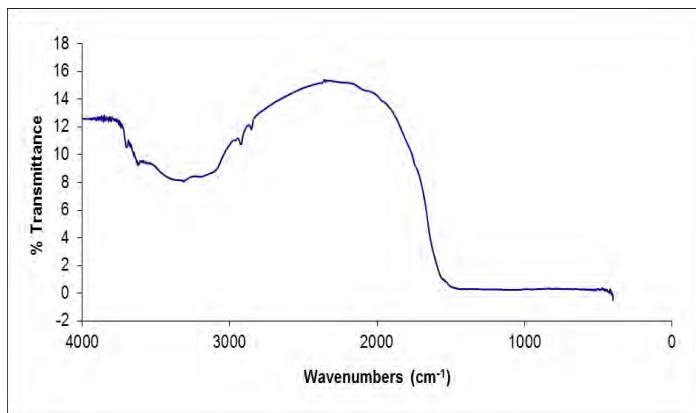
ตัวอย่างทับทิม T3-1



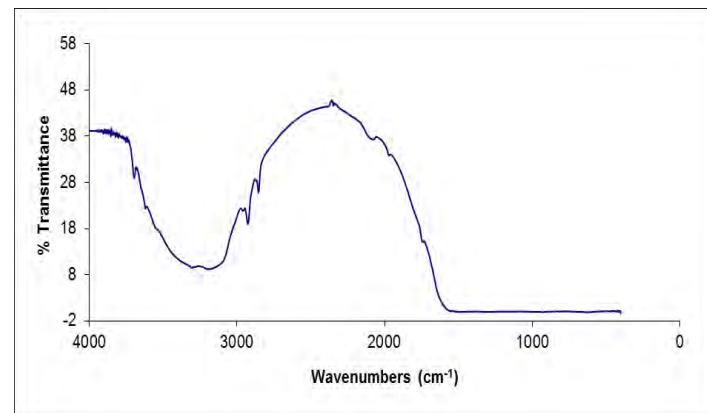
ตัวอย่างทับทิม T3-2



ตัวอย่างทับทิม T3-3



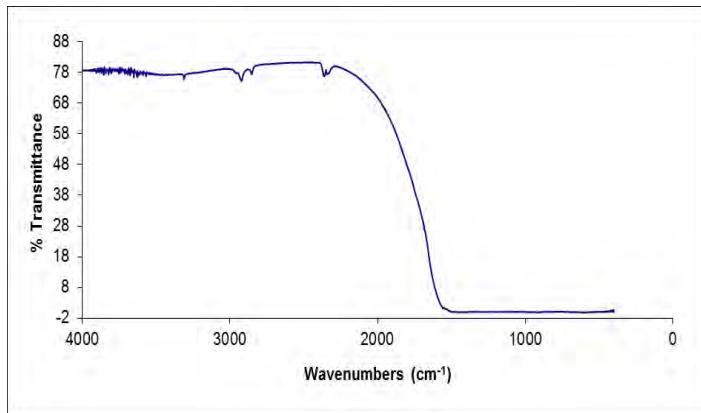
ตัวอย่างทับทิม T3-4



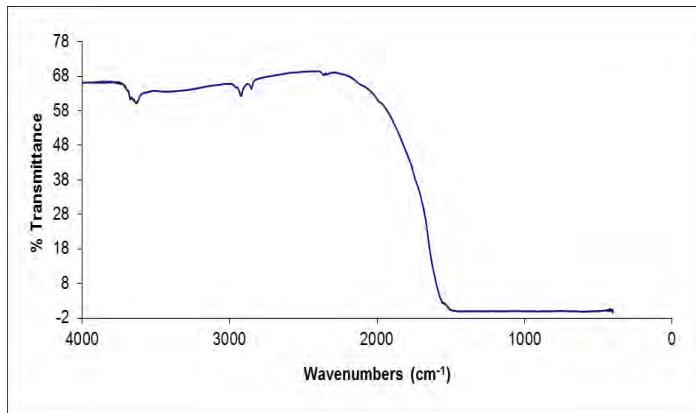
ตัวอย่างทับทิม T4-1

ข้อมูลจากการวิเคราะห์ค่าการดูดกลืนแสงจากเครื่องมือ FTIR ของผลอยทับทิมแหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศไทยเมเชมนบิก

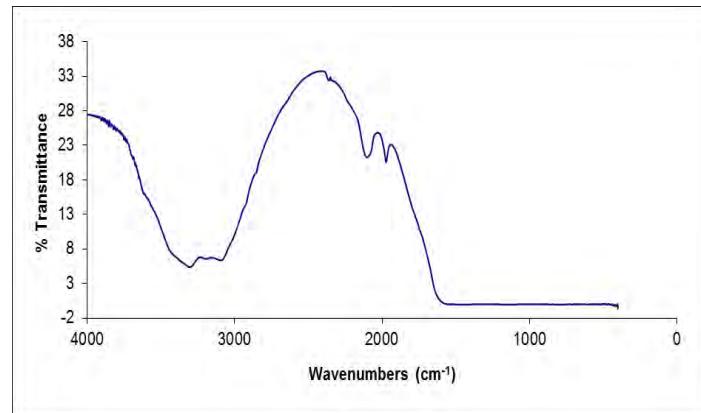
ผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง(กลุ่ม T)



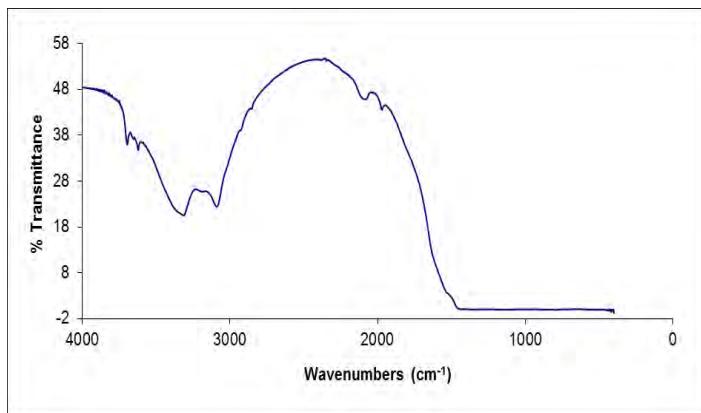
ตัวอย่างทับทิม T4-2



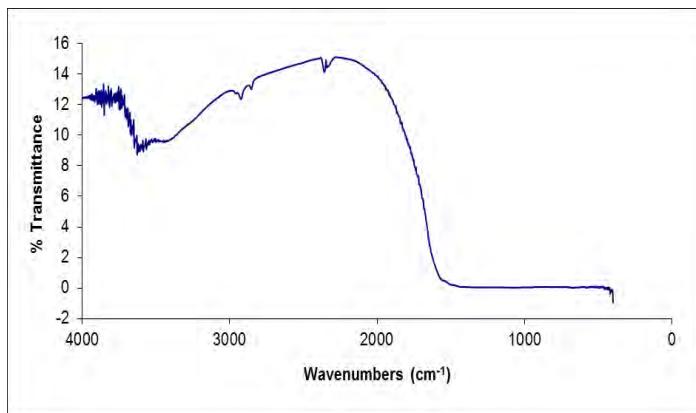
ตัวอย่างทับทิม T4-3



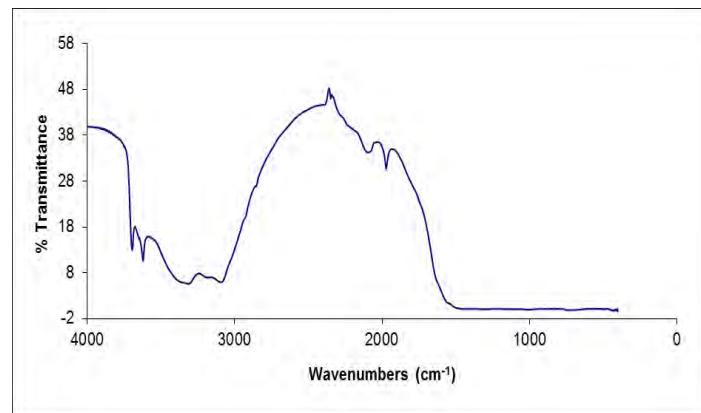
ตัวอย่างทับทิม T4-4



ตัวอย่างทับทิม T4-5



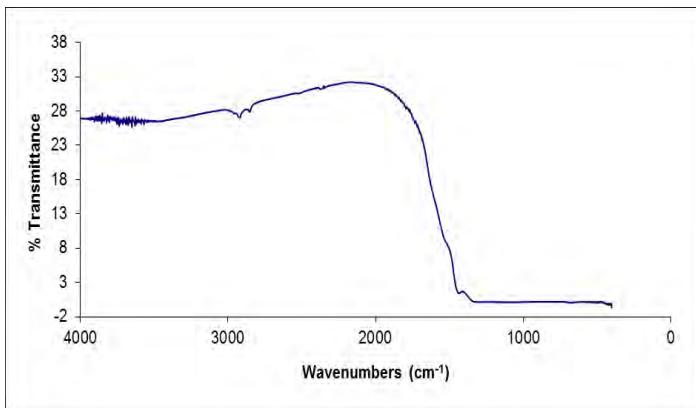
ตัวอย่างทับทิม T4-6



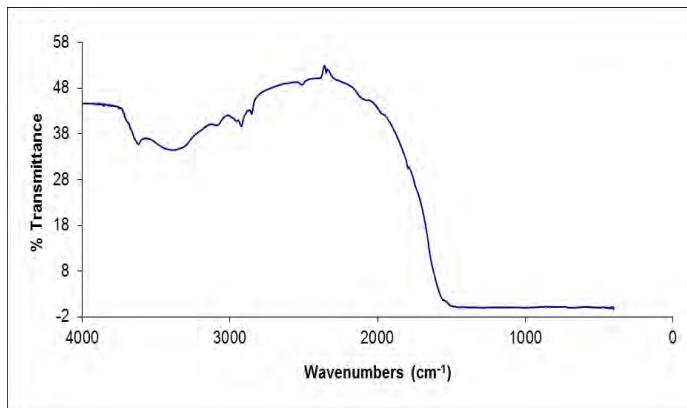
ตัวอย่างทับทิม T4-7

ข้อมูลจากการวิเคราะห์ค่าการดูดกลืนแสงจากเครื่องมือ FTIR ของผลอยทับทิมแหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศไทยเมเชมนบิก

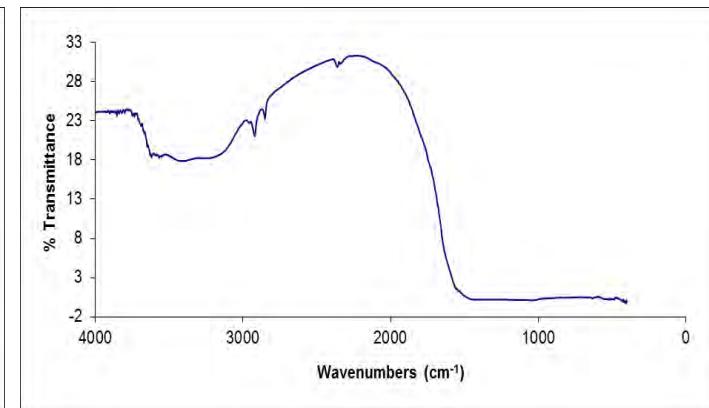
ผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง(กลุ่ม T)



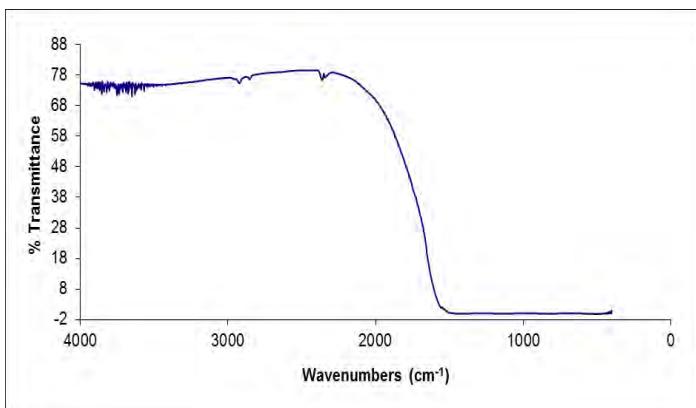
ตัวอย่างทับทิม T4-8



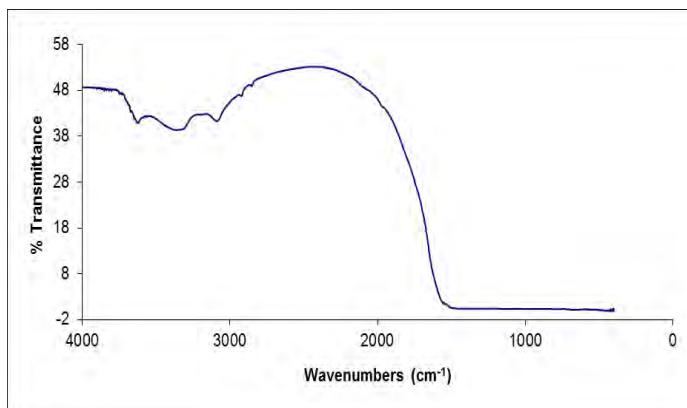
ตัวอย่างทับทิม T4-9



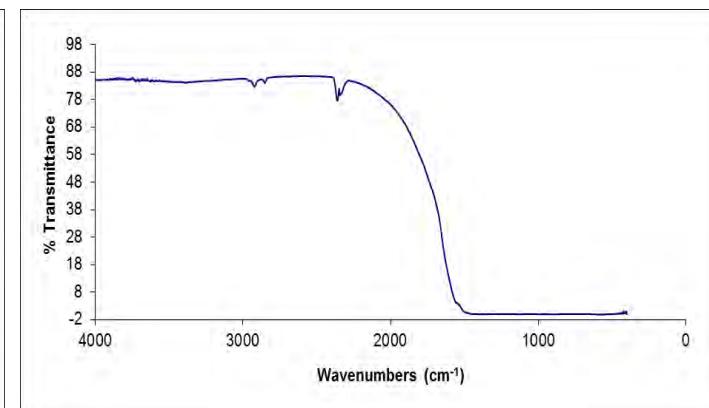
ตัวอย่างทับทิม T4-10



ตัวอย่างทับทิม T4-11



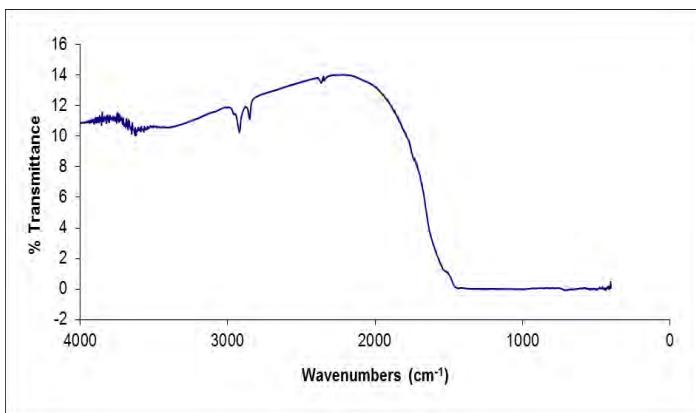
ตัวอย่างทับทิม T4-12



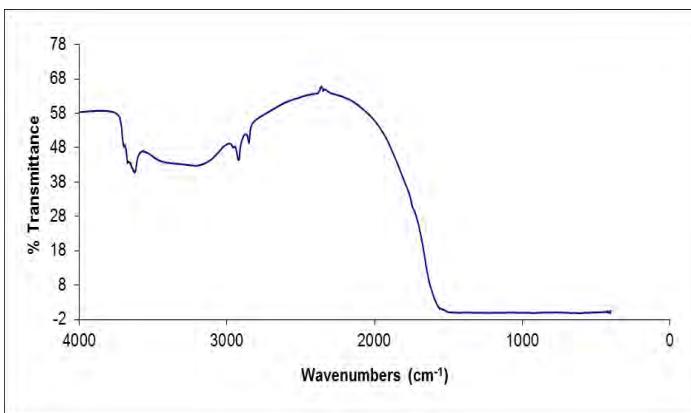
ตัวอย่างทับทิม T4-13

ข้อมูลจากการวิเคราะห์ค่าการดูดกลืนแสงจากเครื่องมือ FTIR ของผลอยทับทิมแหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศไทยเมเชมนบิก

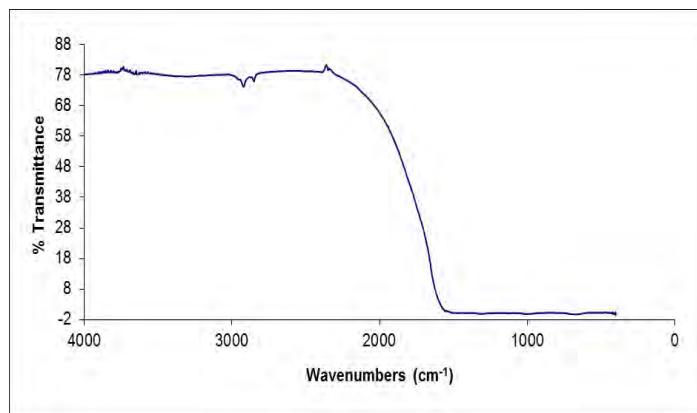
ผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง(กลุ่ม T)



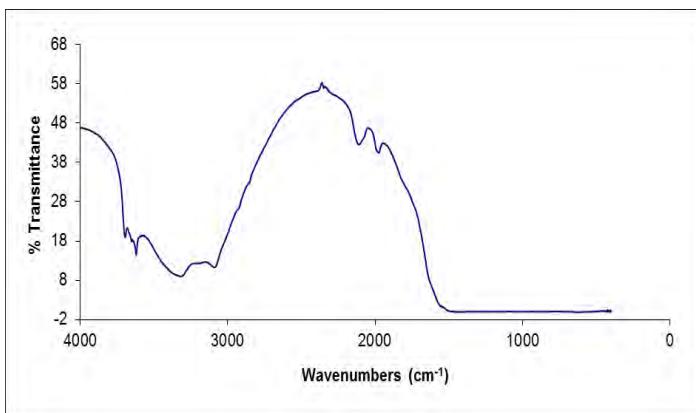
ตัวอย่างทับทิม T4-13



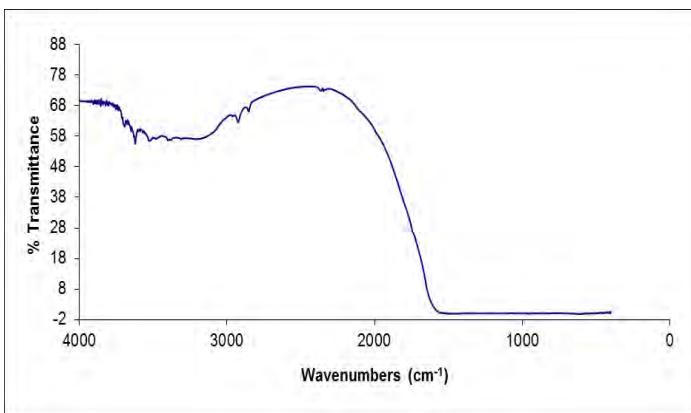
ตัวอย่างทับทิม T5-2



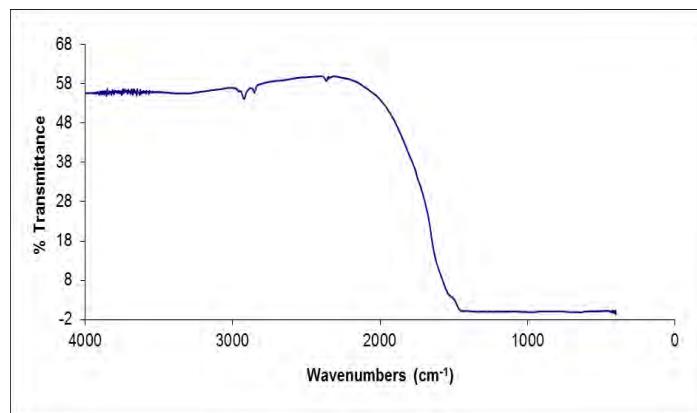
ตัวอย่างทับทิม T5-3



ตัวอย่างทับทิม T5-4



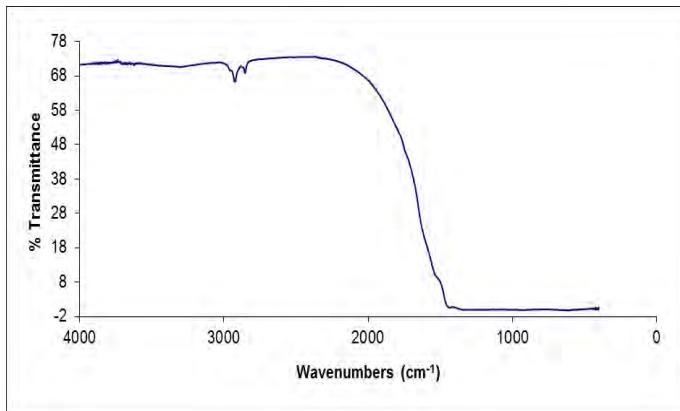
ตัวอย่างทับทิม T5-5



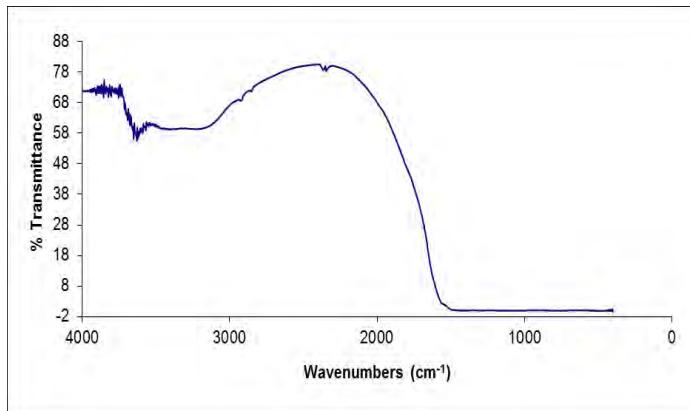
ตัวอย่างทับทิม T6-1

ข้อมูลจากการวิเคราะห์ค่าการดูดกลืนแสงจากเครื่องมือ FTIR ของผลอยทับทิมแหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศไทยเมเชนบิก

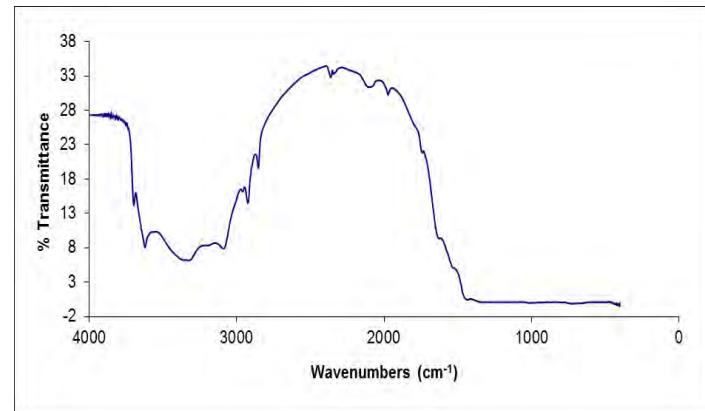
ผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง(กลุ่ม T)



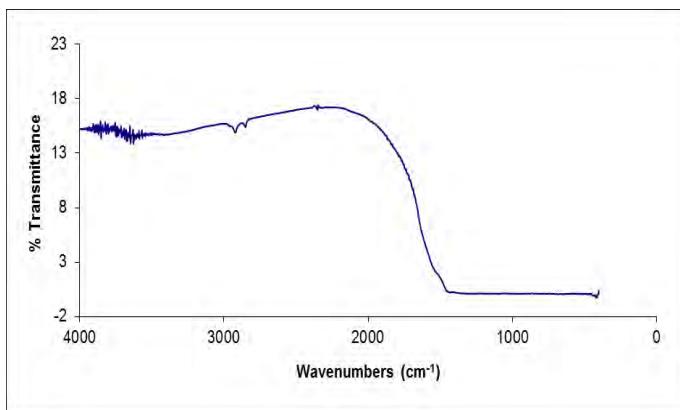
ตัวอย่างทับทิม T6-2



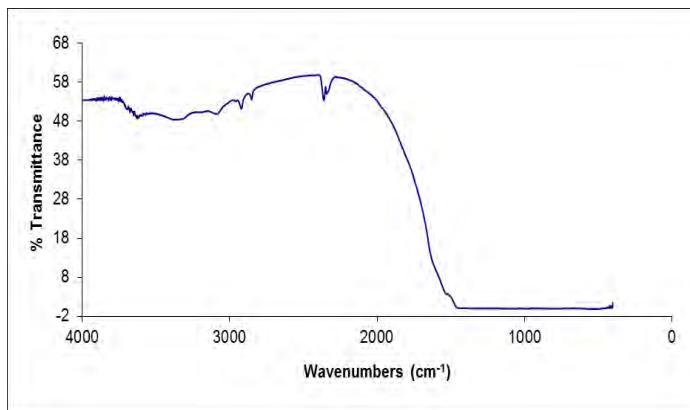
ตัวอย่างทับทิม T6-3



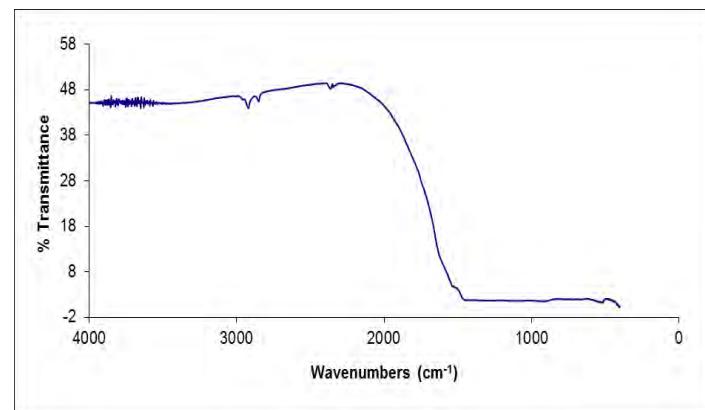
ตัวอย่างทับทิม T6-4



ตัวอย่างทับทิม T6-5



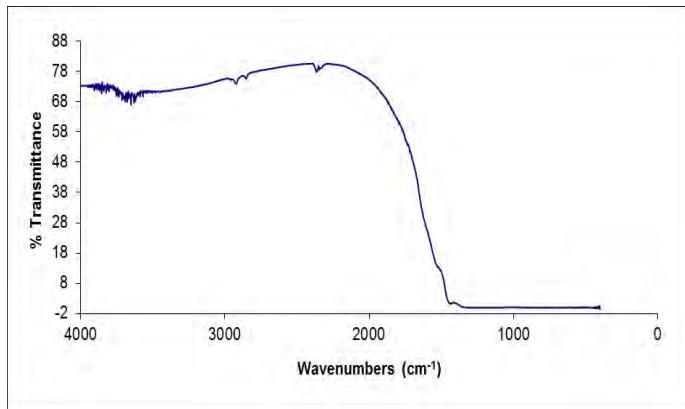
ตัวอย่างทับทิม T6-6



ตัวอย่างทับทิม T6-7

ข้อมูลจากการวิเคราะห์ค่าการดูดกลืนแสงจากเครื่องมือ FTIR ของพลาสติกที่มีน้ำหนักเบา ประเภทไม้เช่นบีก

พลาสติกที่มีกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง(กลุ่ม T)

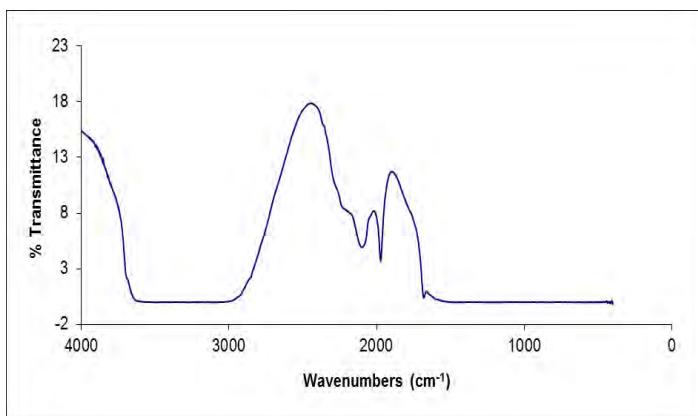


ตัวอย่างทั่วไป T6-8

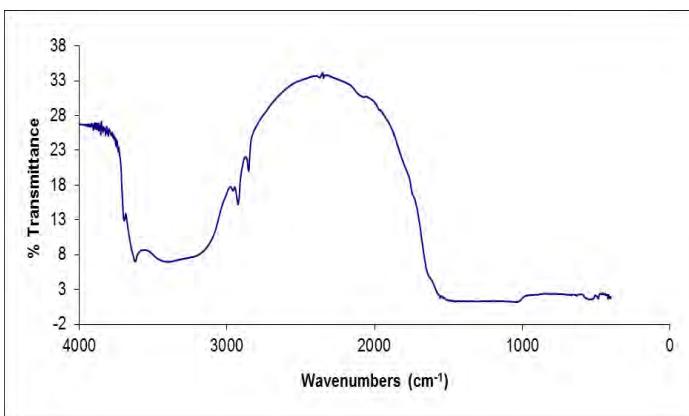
ภาคผนวก ก-4

ข้อมูลจากการวิเคราะห์ค่าการดูดกลืนแสงจากเครื่องมือ FTIR ของพลาอยท์บีฟแนล์มอนเตปะยซ์ ประเทศไทยเมเชมนบิค

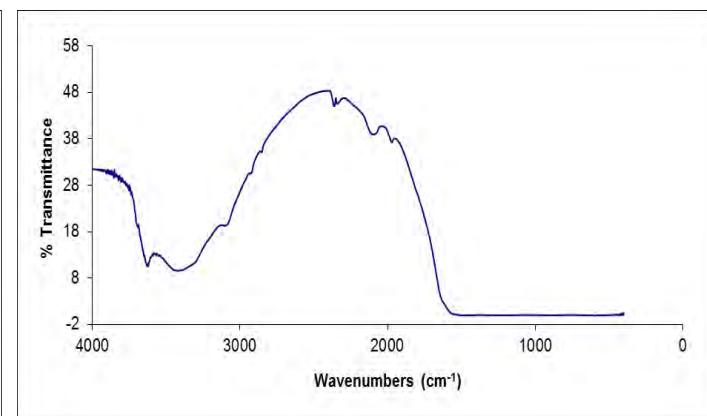
พลาอยท์บีฟกลุ่มคุณภาพต่ำ(กลุ่ม S)



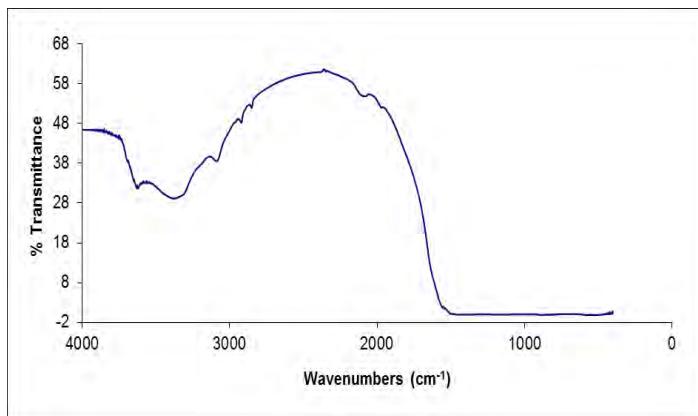
ตัวอย่างทับทิม S1-1



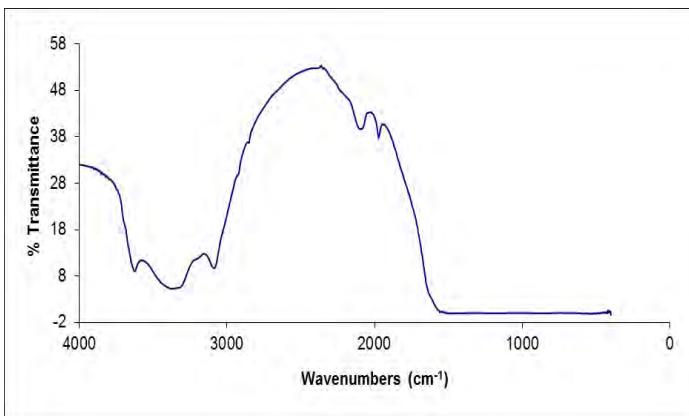
ตัวอย่างทับทิม S1-2



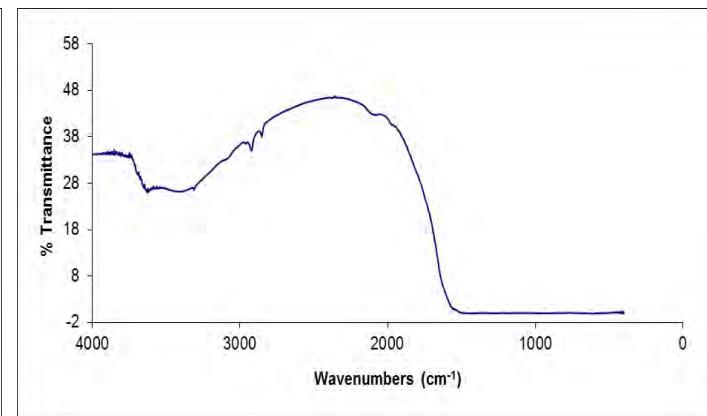
ตัวอย่างทับทิม S1-3



ตัวอย่างทับทิม S2-1



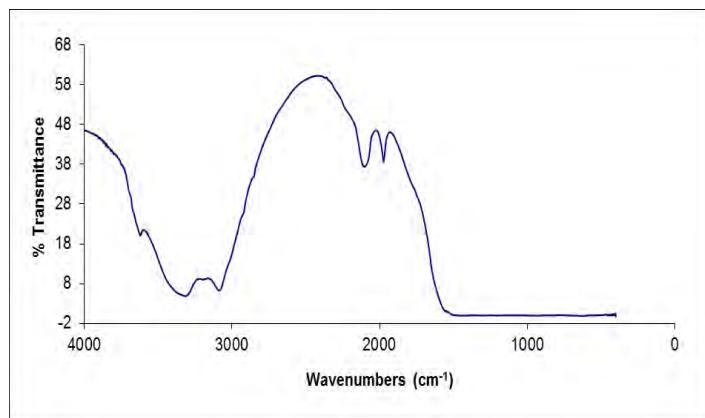
ตัวอย่างทับทิม S2-2



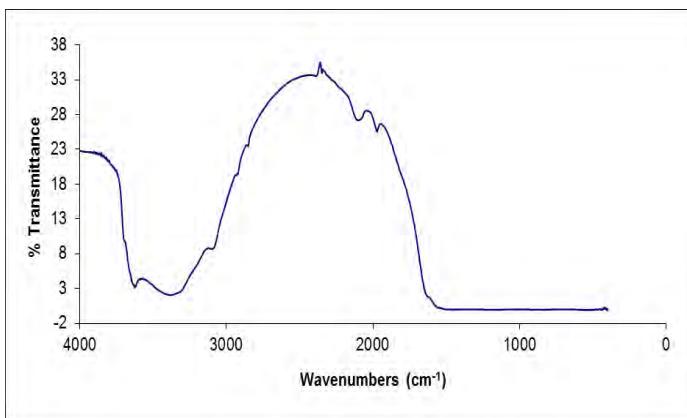
ตัวอย่างทับทิม S2-3

ข้อมูลจากการวิเคราะห์ค่าการดูดกลืนแสงจากเครื่องมือ FTIR ของผลอยทับทิมแหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศไทยเมเชมนบิก

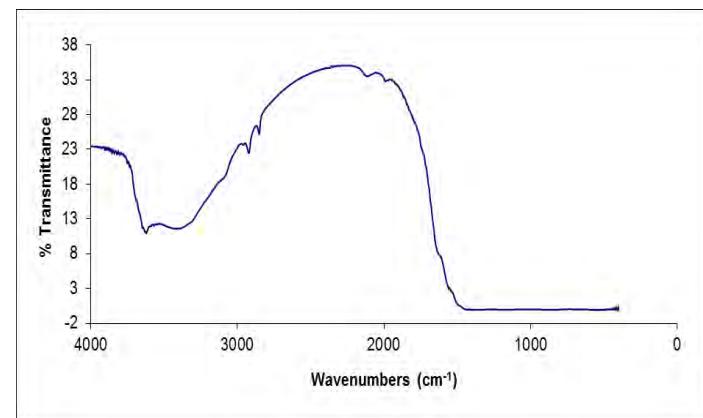
ผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพต่ำ(กลุ่ม S)



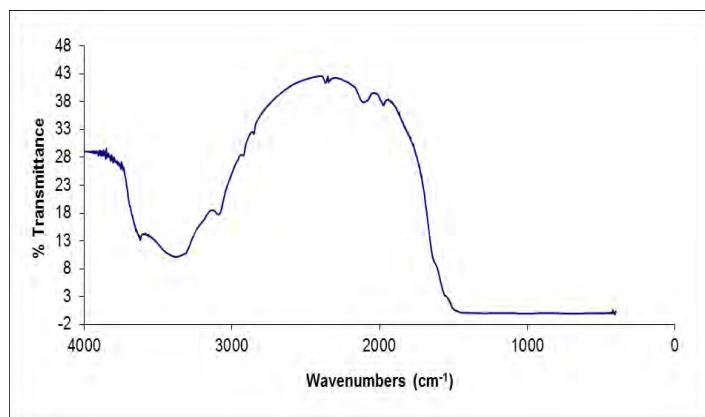
ตัวอย่างทับทิม S2-4



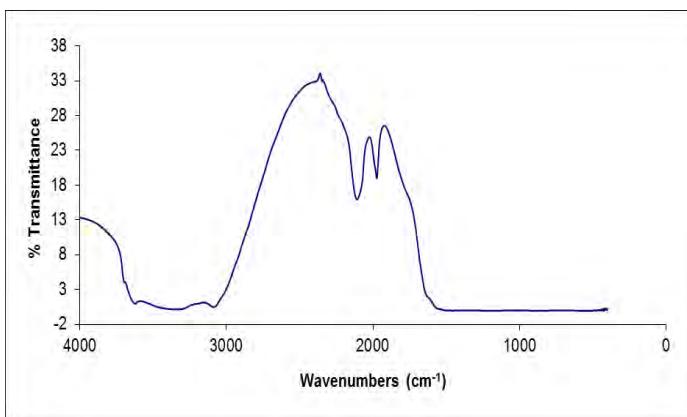
ตัวอย่างทับทิม S2-5



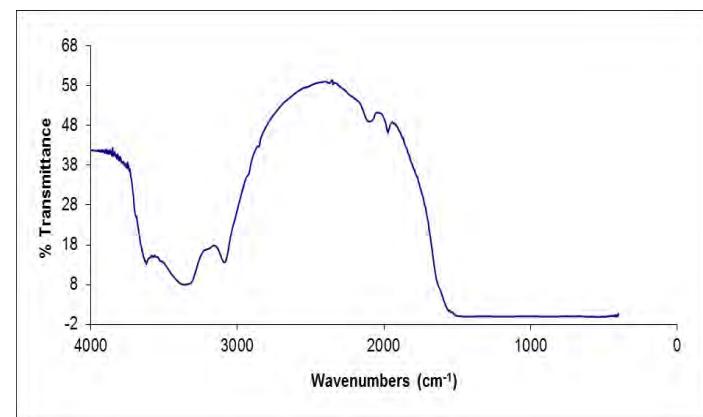
ตัวอย่างทับทิม S2-6



ตัวอย่างทับทิม S3-1



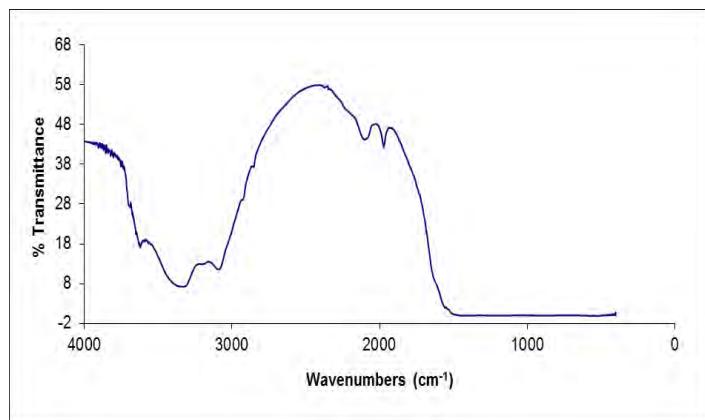
ตัวอย่างทับทิม S4-1



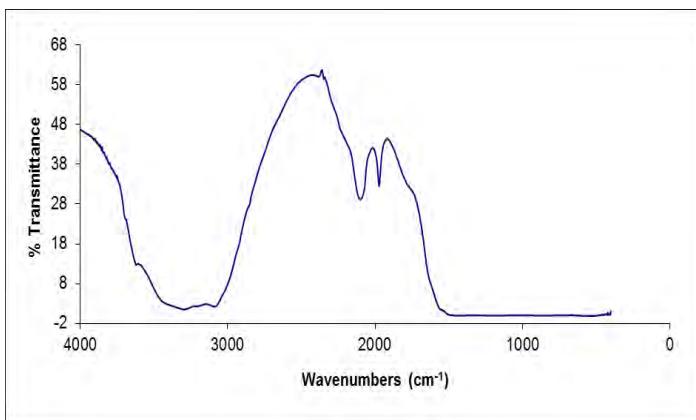
ตัวอย่างทับทิม S4-2

ข้อมูลจากการวิเคราะห์ค่าการดูดกลืนแสงจากเครื่องมือ FTIR ของผลอยทับทิมแหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศไทยเมเชมนบิก

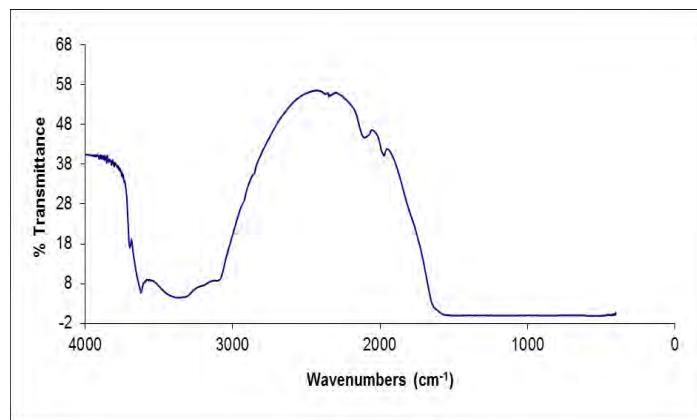
ผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพต่ำ(กลุ่ม S)



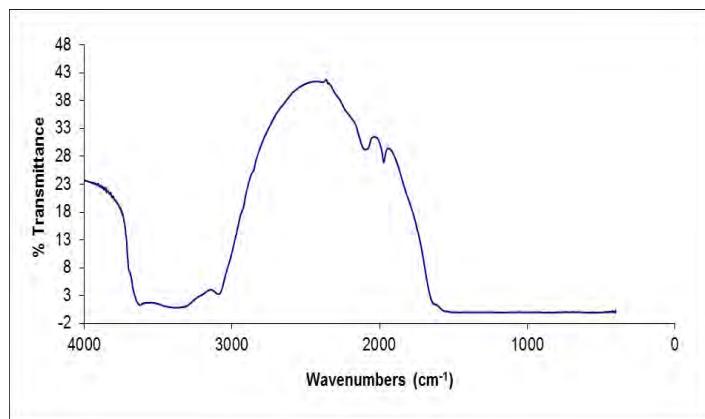
ตัวอย่างทับทิม S4-3



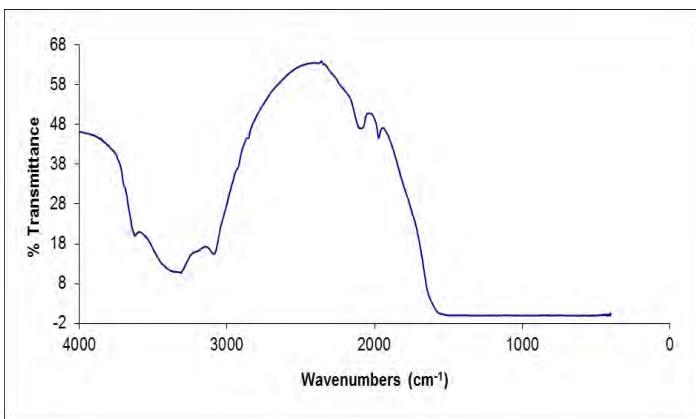
ตัวอย่างทับทิม S4-4



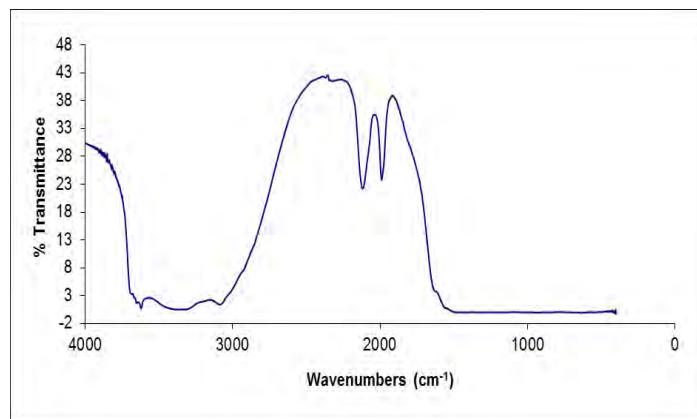
ตัวอย่างทับทิม S5-1



ตัวอย่างทับทิม S5-2

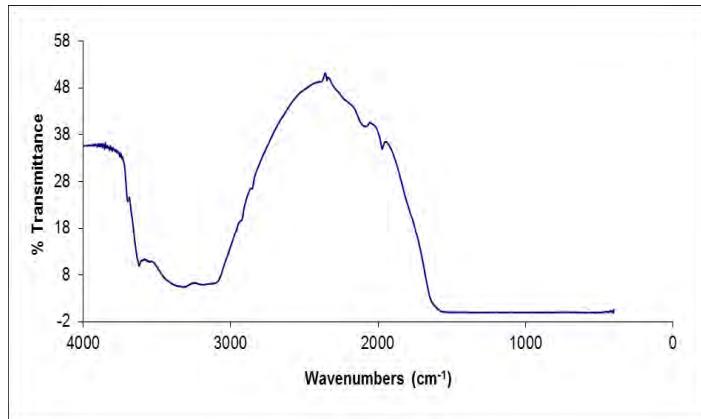


ตัวอย่างทับทิม S5-3



ตัวอย่างทับทิม S5-4

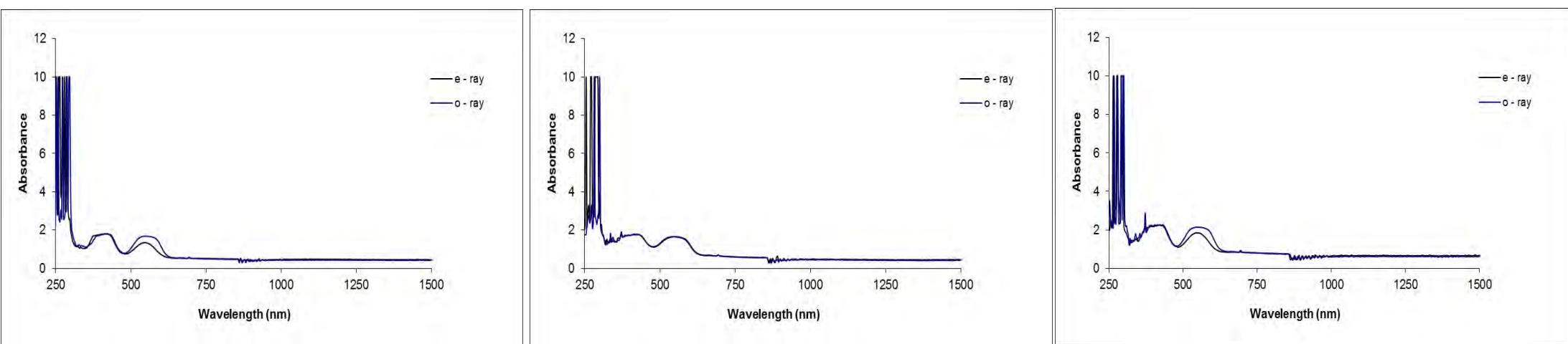
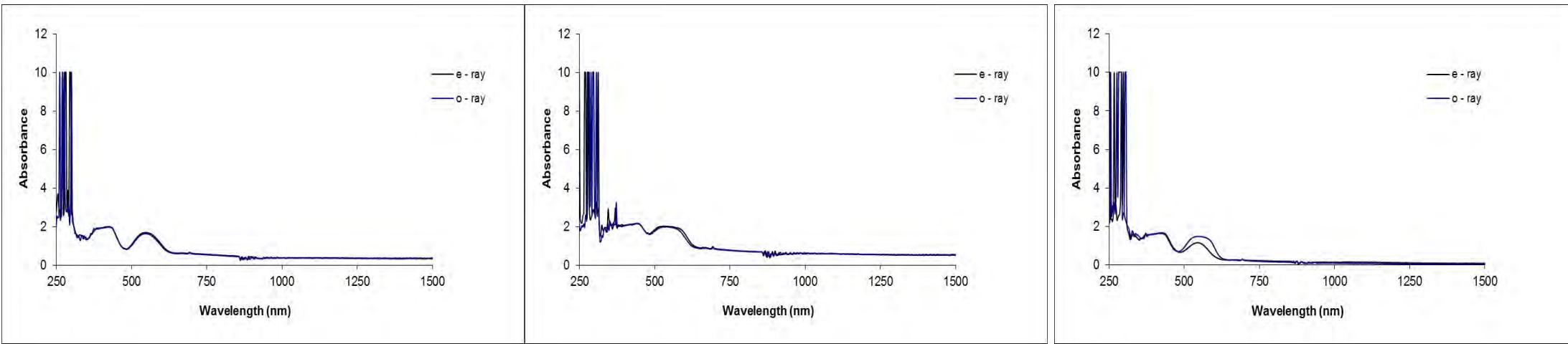
ข้อมูลจากการวิเคราะห์ค่าการดูดกลืนแสงจากเครื่องมือ FTIR ของผลอยทับทิมแหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศไทยเมเชมนบิก
ผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพต่ำ(กลุ่ม S)



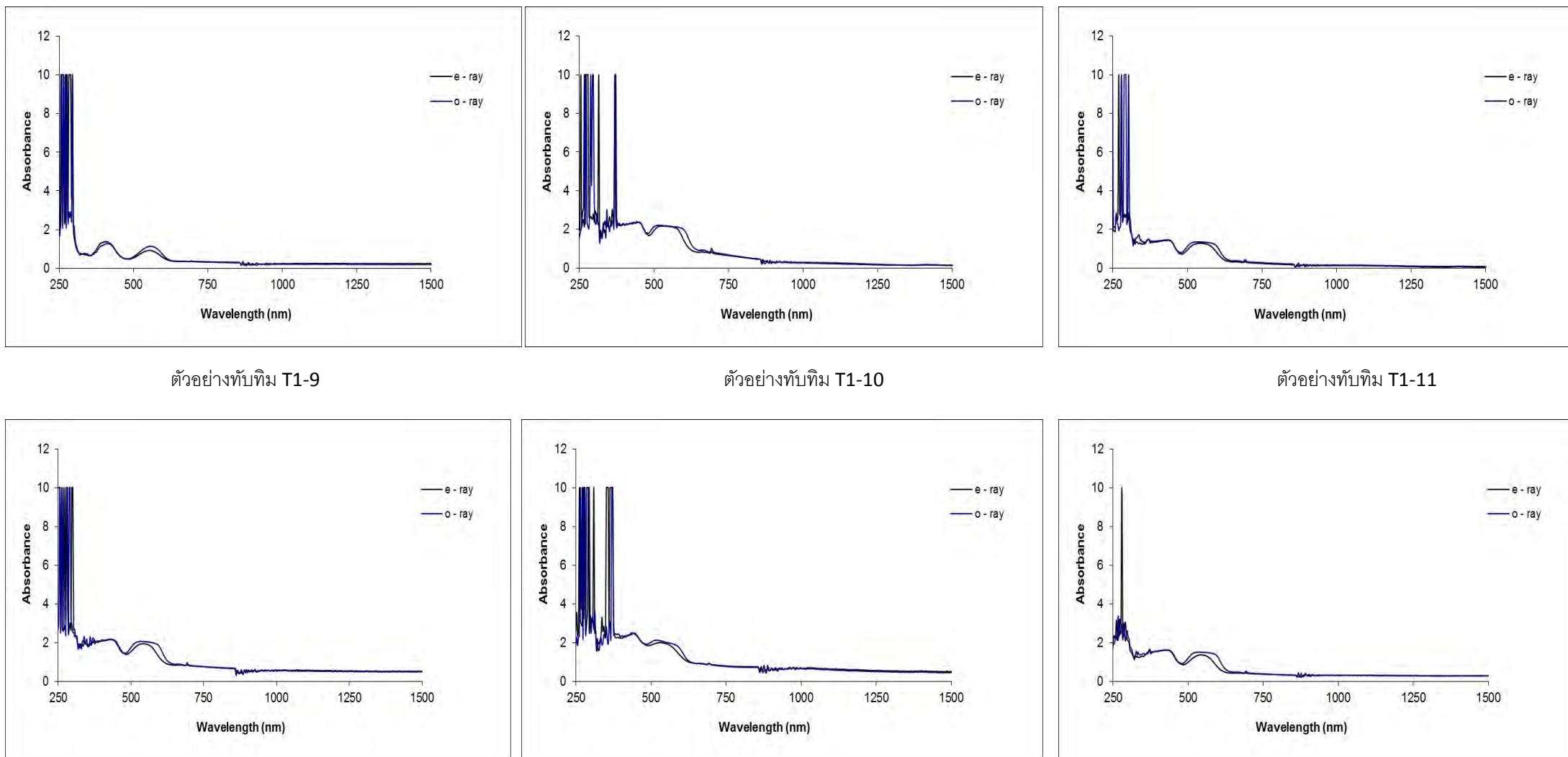
ตัวอย่างทับทิม S6-1

ภาคผนวก ก-5

ข้อมูลการดูดกลืนแสงช่วง UV-VIS-NIR ของตัวอย่างหับทิม แหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศโนแม่เมบicc พลอยหับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง(กลุ่ม T)



ข้อมูลการดูดกลืนแสงช่วง UV-VIS-NIR ของตัวอย่างทับทิม แหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศไทยโนแม่บิค พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง(กลุ่ม T)

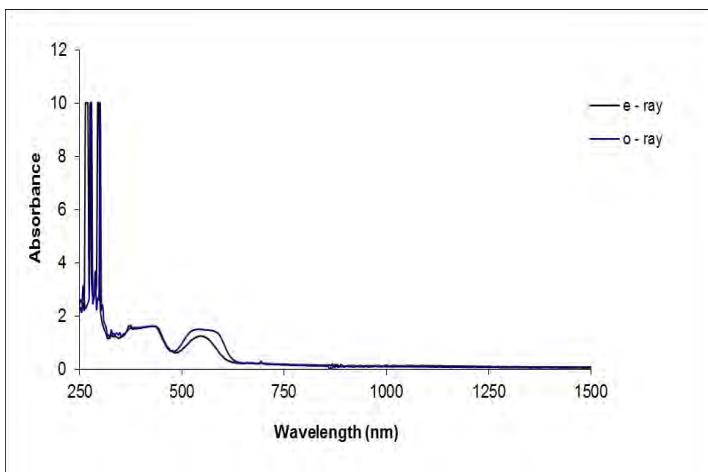


ตัวอย่างทับทิม T2-1

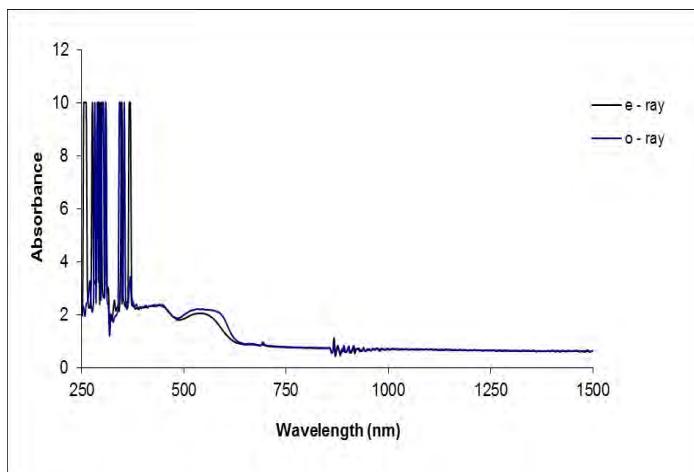
ตัวอย่างทับทิม T2-3

ตัวอย่างทับทิม T2-4

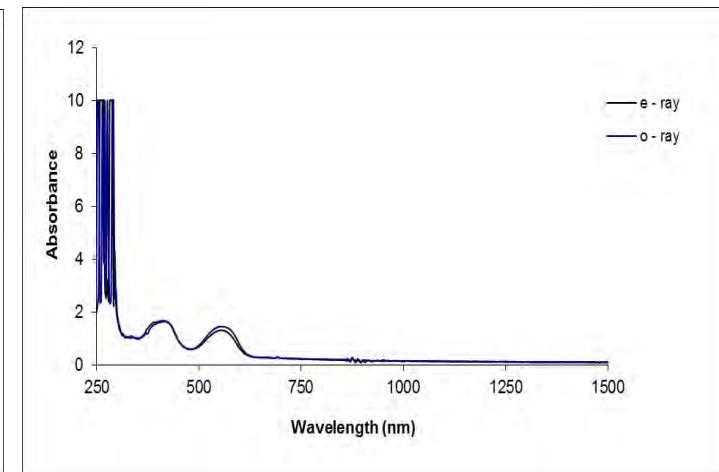
ข้อมูลการดูดกลืนแสงช่วง UV-VIS-NIR ของตัวอย่างทับทิม แหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศไทยโนแม่บีก พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง(กลุ่ม T)



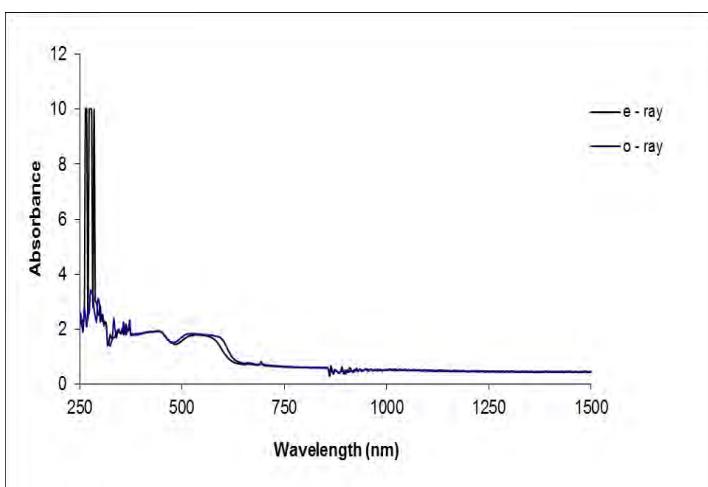
ตัวอย่างทับทิม T2-5



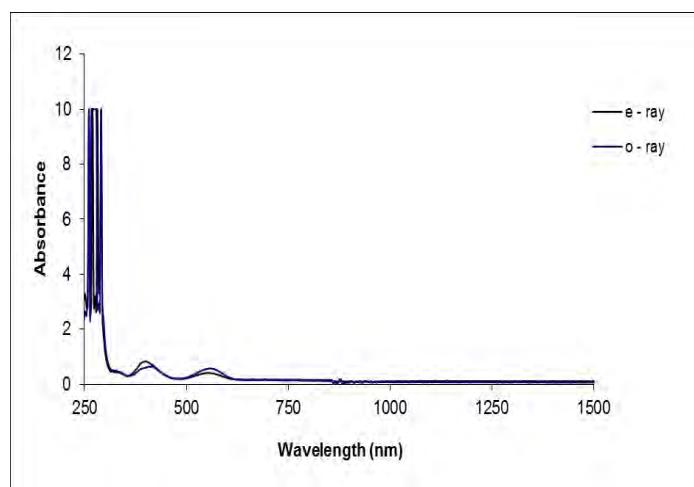
ตัวอย่างทับทิม T2-6



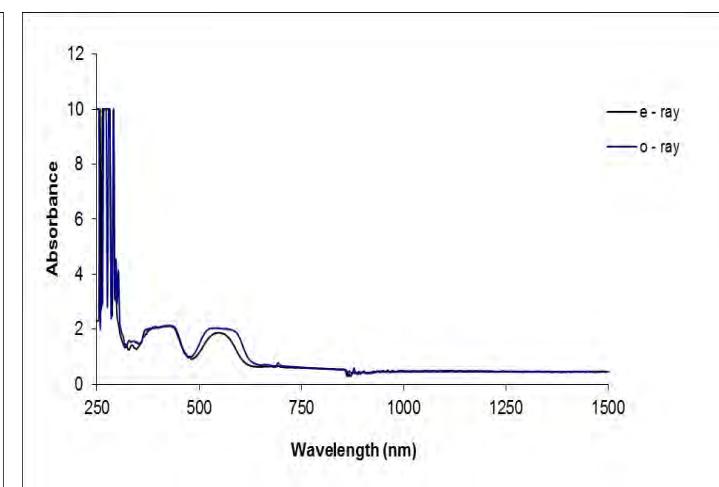
ตัวอย่างทับทิม T2-7



ตัวอย่างทับทิม T2-8

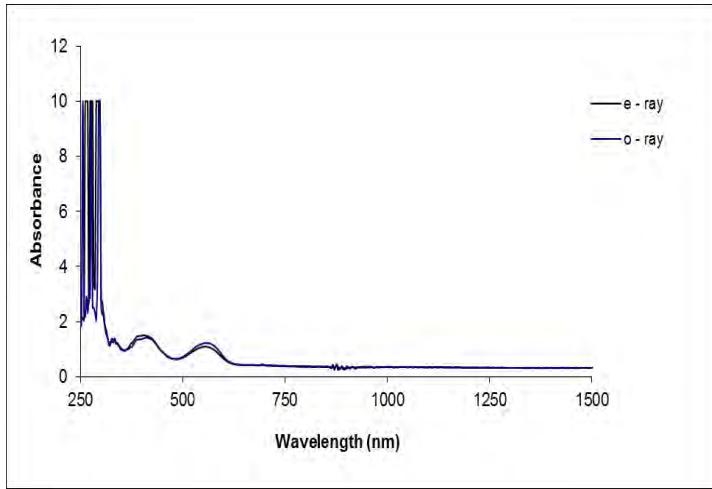


ตัวอย่างทับทิม T2-10

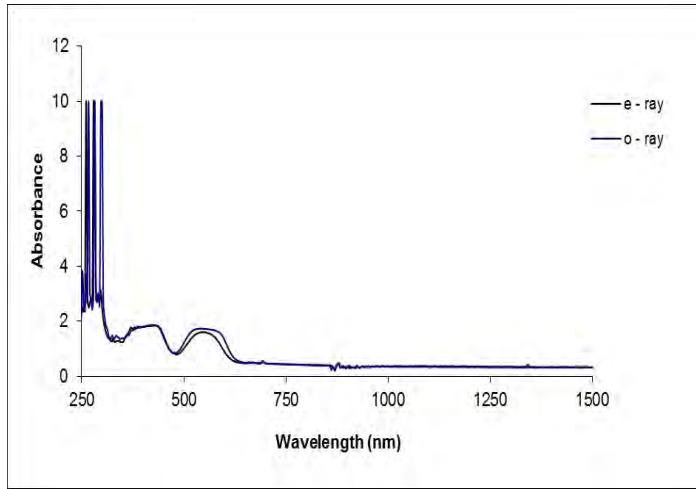


ตัวอย่างทับทิม T2-11

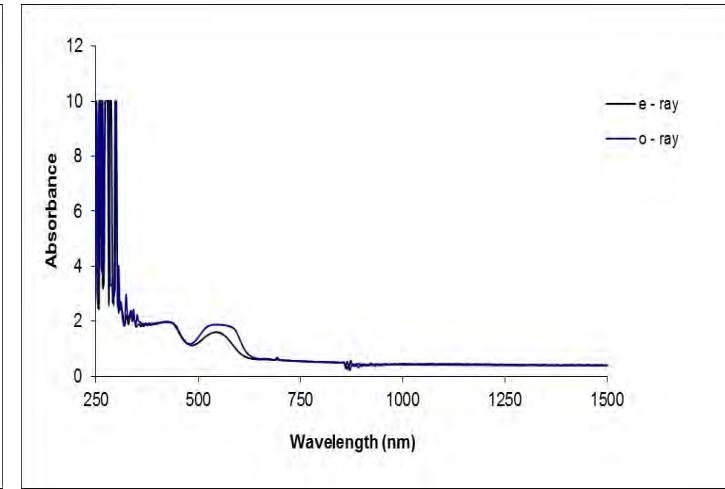
ข้อมูลการดูดกลืนแสงช่วง UV-VIS-NIR ของตัวอย่างทับทิม แหล่งมอนเตปายซ์ ประเทศไทยโมเนซมบิก พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง(กลุ่ม T)



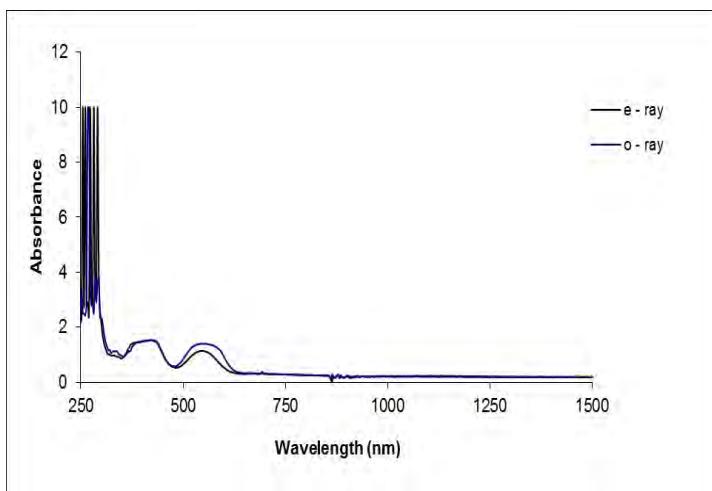
ตัวอย่างทับทิม T2-12



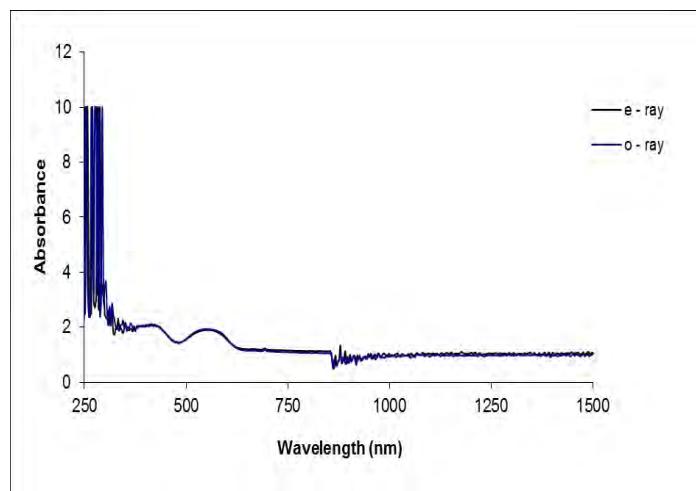
ตัวอย่างทับทิม T2-13



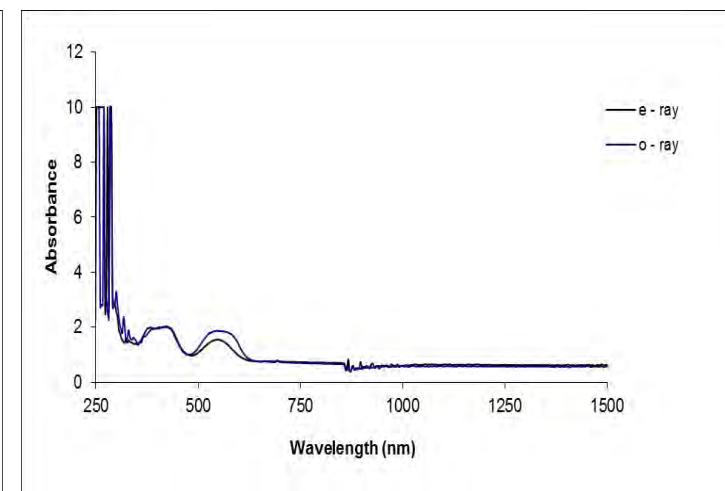
ตัวอย่างทับทิม T2-14



ตัวอย่างทับทิม T2-15

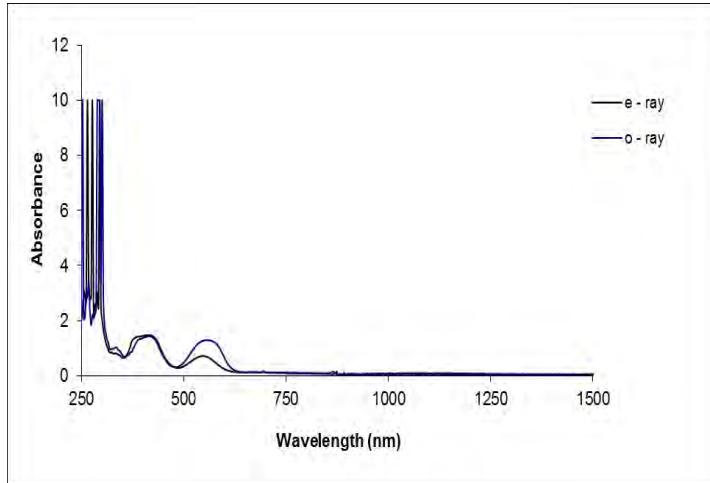


ตัวอย่างทับทิม T2-16

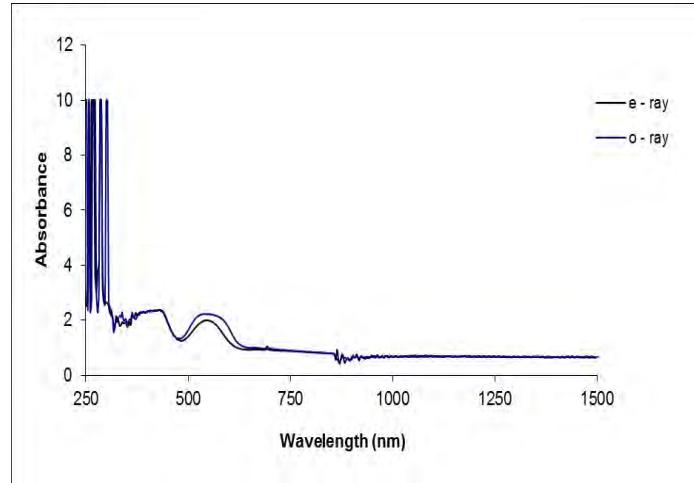


ตัวอย่างทับทิม T2-17

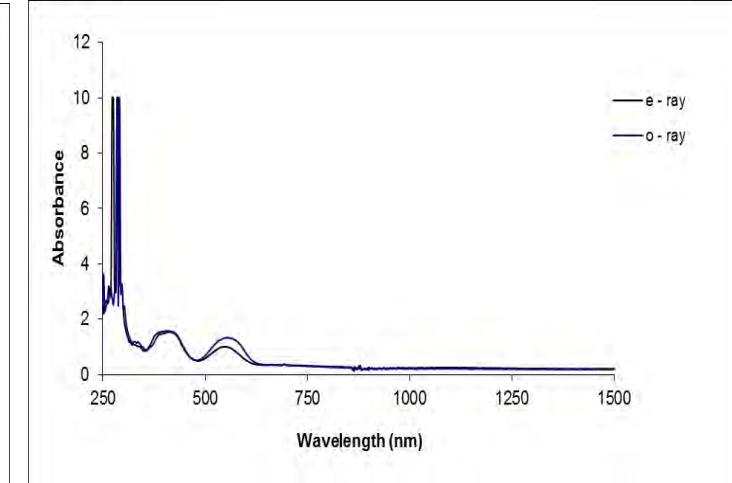
ข้อมูลการดูดกลืนแสงช่วง UV-VIS-NIR ของตัวอย่างทับทิม แหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศไทยโนแม่บิค พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง(กลุ่ม T)



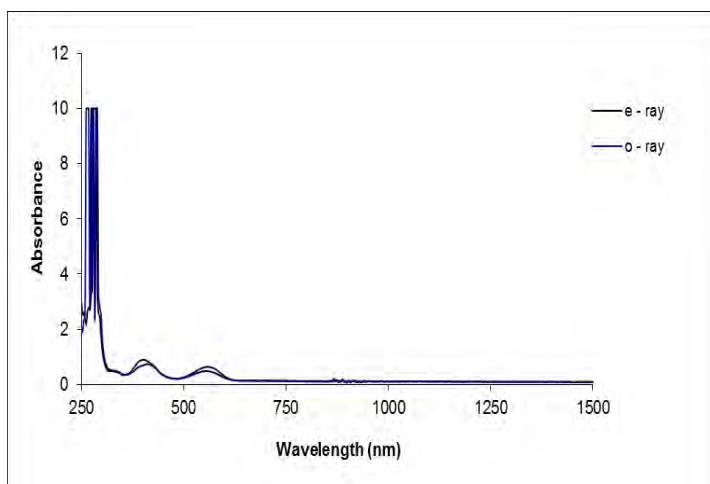
ตัวอย่างทับทิม T2-18



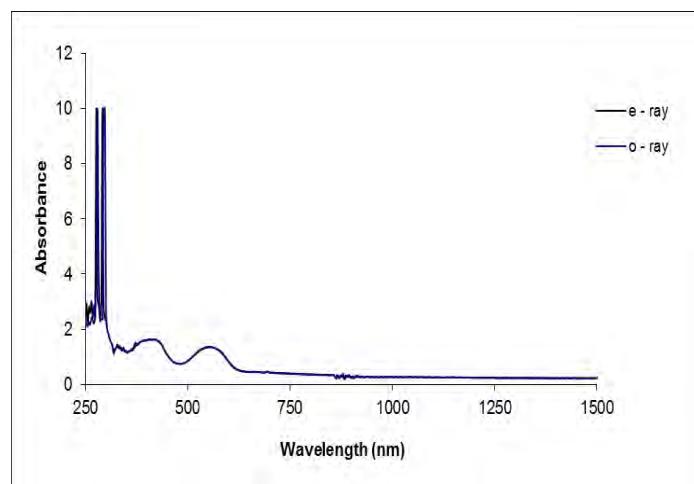
ตัวอย่างทับทิม T3-1



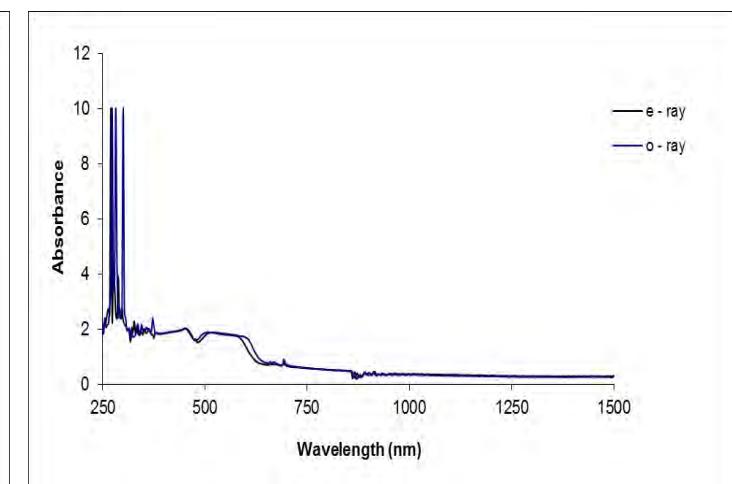
ตัวอย่างทับทิม T3-2



ตัวอย่างทับทิม T3-3

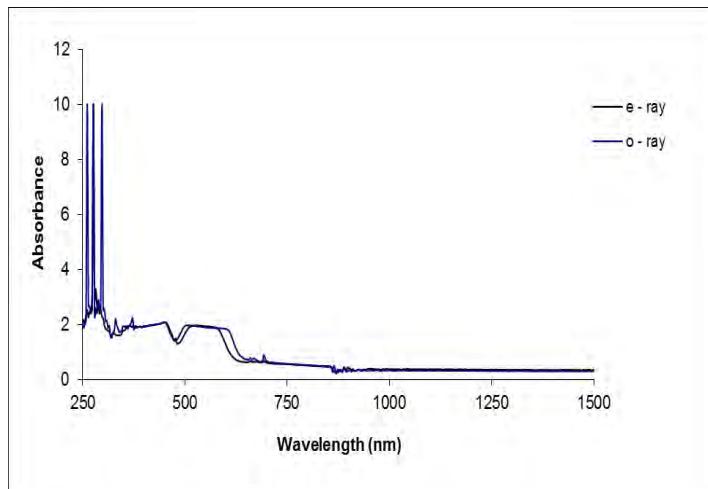


ตัวอย่างทับทิม T3-4

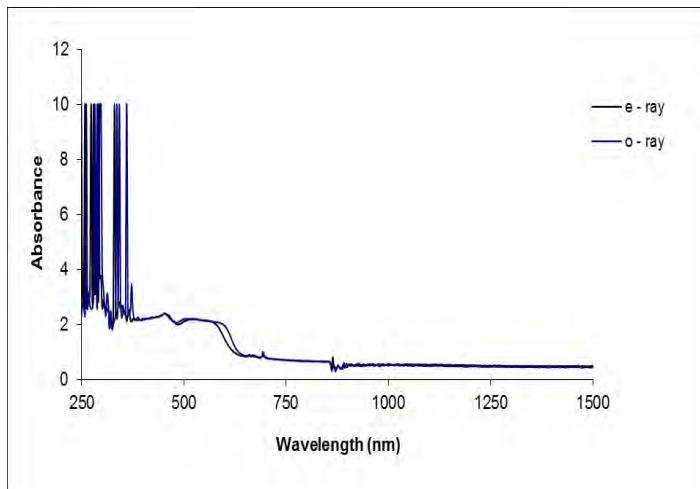


ตัวอย่างทับทิม T4-1

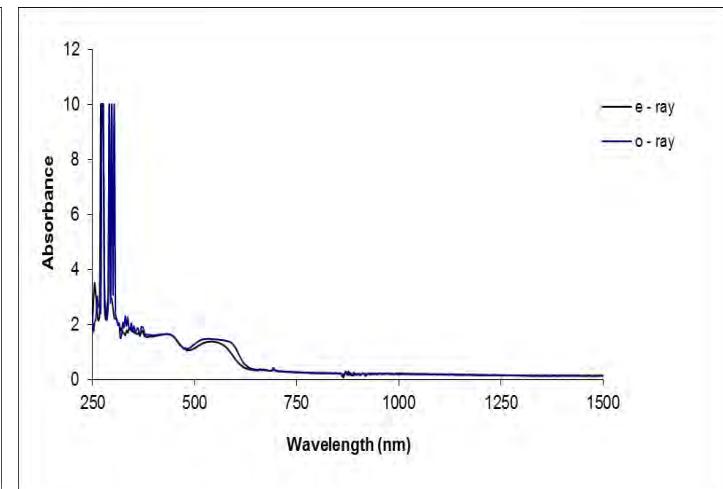
ข้อมูลการดูดกลืนแสงช่วง UV-VIS-NIR ของตัวอย่างทับทิม แหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศไทยโนแม่บิค พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง(กลุ่ม T)



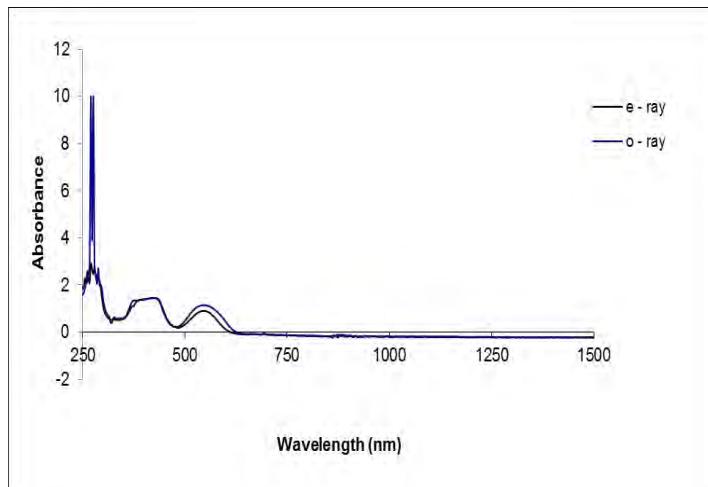
ตัวอย่างทับทิม T4-2



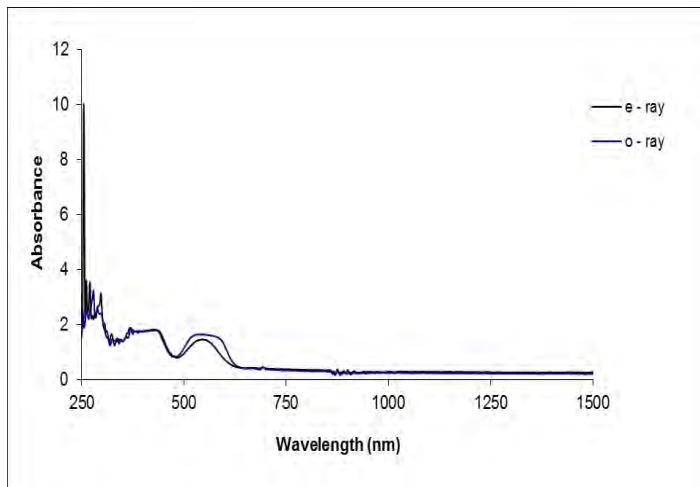
ตัวอย่างทับทิม T4-3



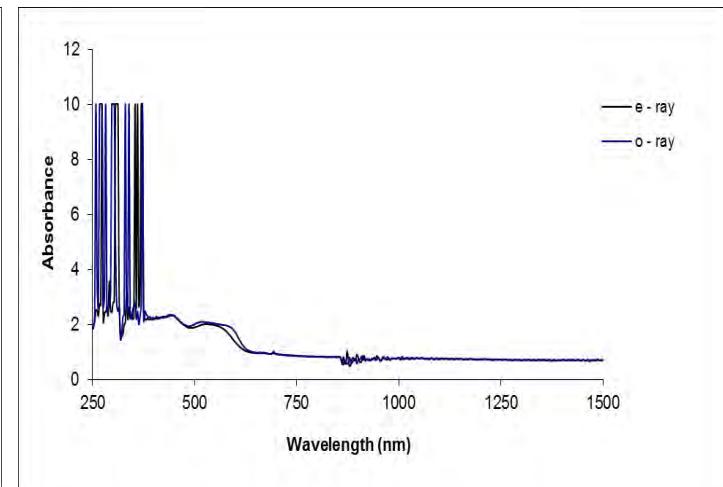
ตัวอย่างทับทิม T4-4



ตัวอย่างทับทิม T4-5

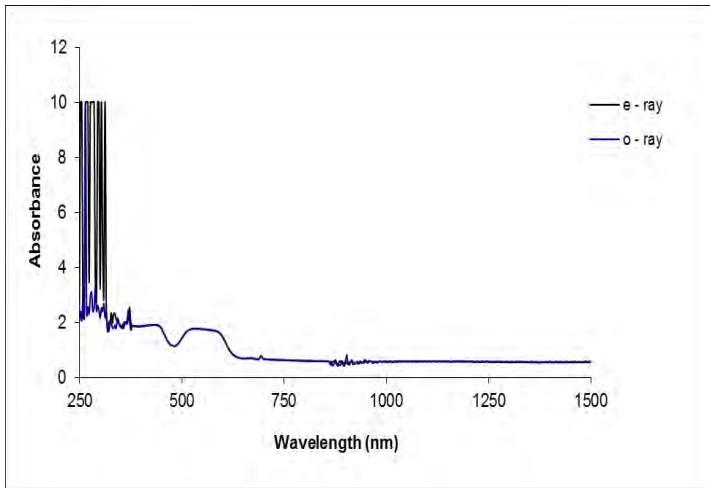


ตัวอย่างทับทิม T4-6

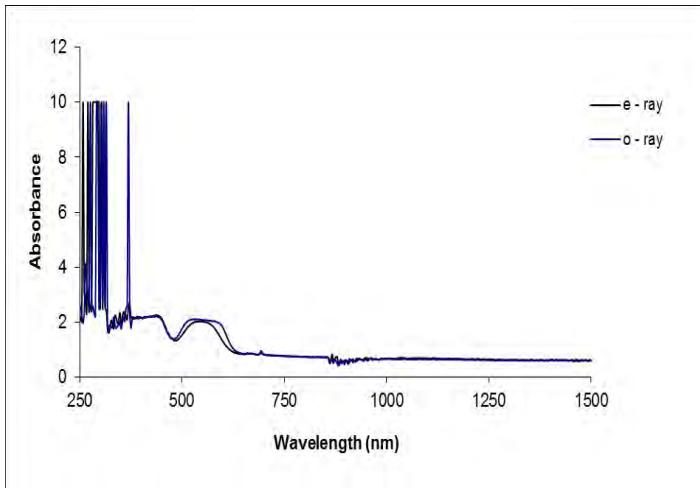


ตัวอย่างทับทิม T4-7

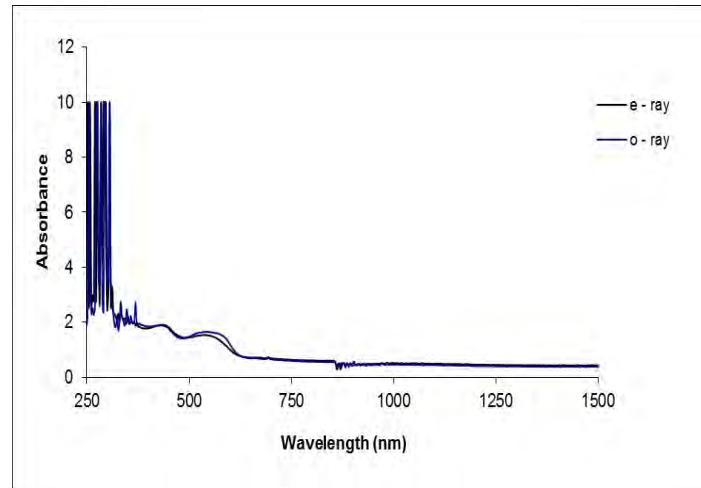
ข้อมูลการดูดกลืนแสงช่วง UV-VIS-NIR ของตัวอย่างทับทิม แหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศไทยโนแม่บีก พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง(กลุ่ม T)



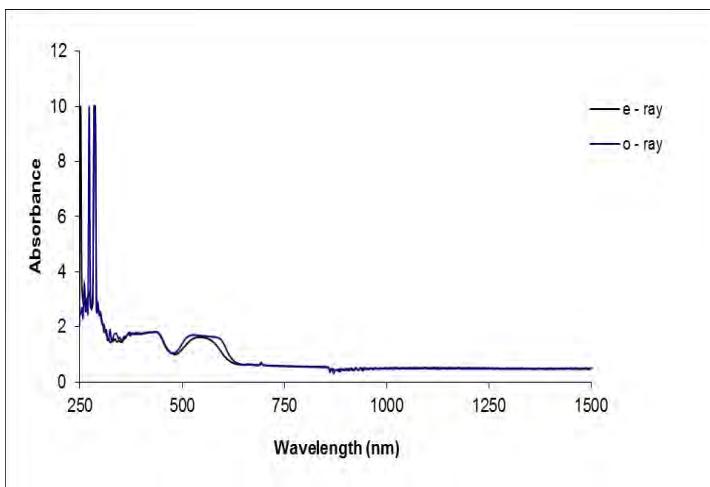
ตัวอย่างทับทิม T4-8



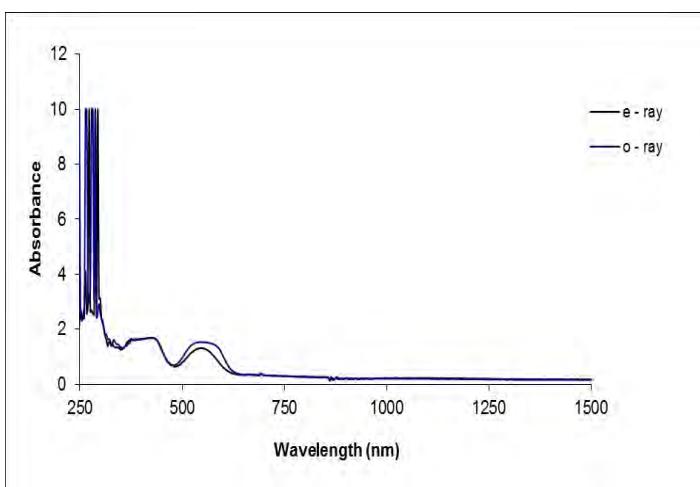
ตัวอย่างทับทิม T4-9



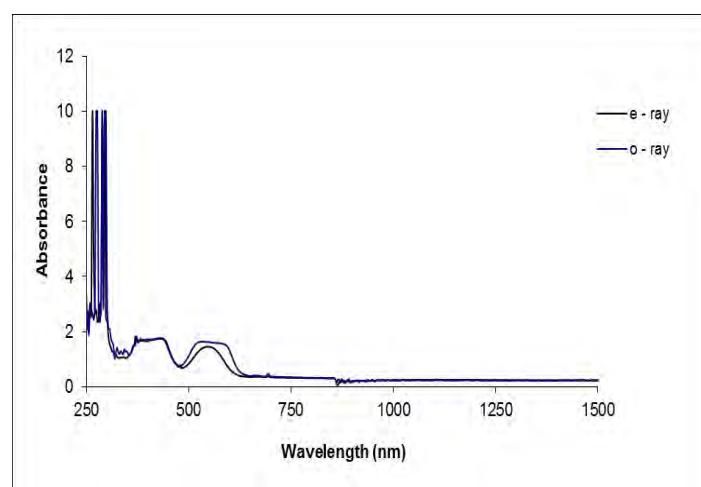
ตัวอย่างทับทิม T4-10



ตัวอย่างทับทิม T4-11

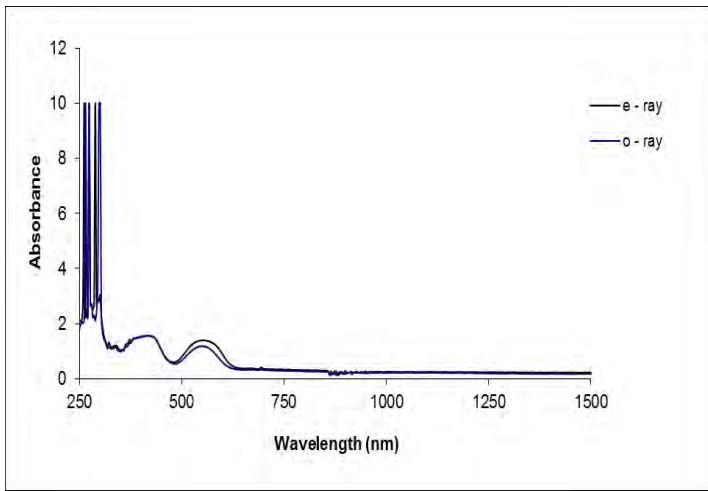


ตัวอย่างทับทิม T4-12

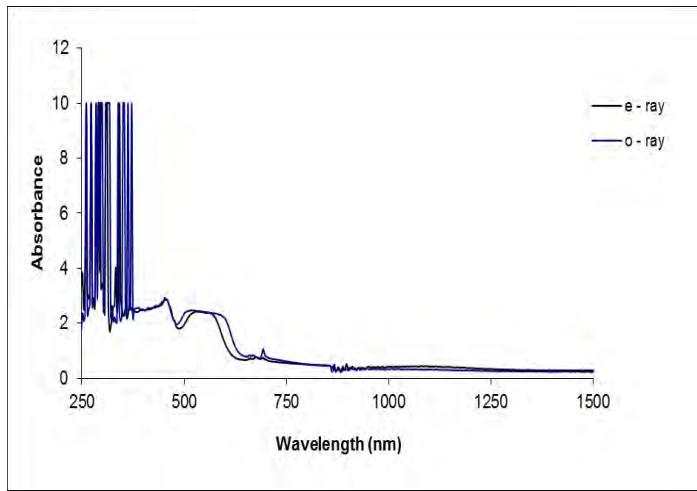


ตัวอย่างทับทิม T4-13

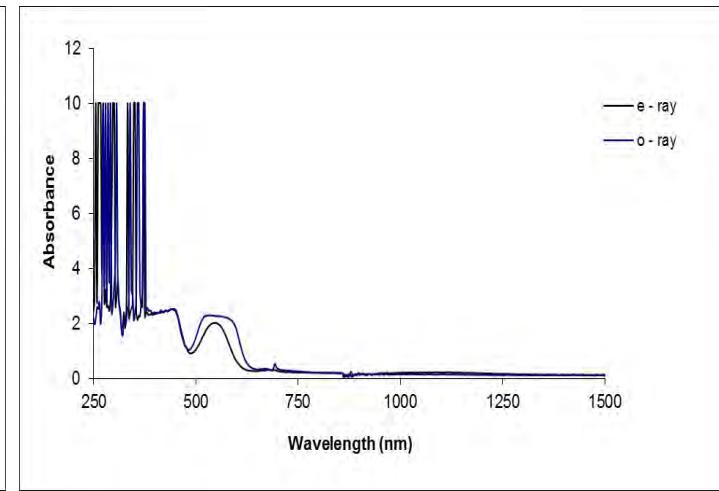
ข้อมูลการดูดกลืนแสงช่วง UV-VIS-NIR ของตัวอย่างทับทิม แหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศไทยโนแม่บีก พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง(กลุ่ม T)



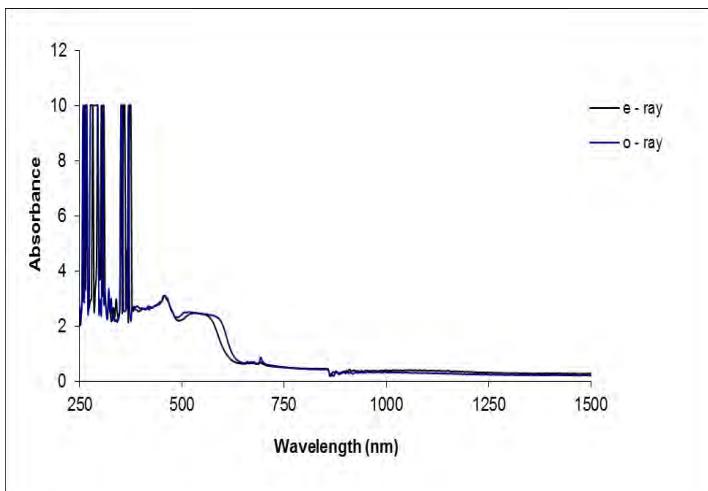
ตัวอย่างทับทิม T4-13



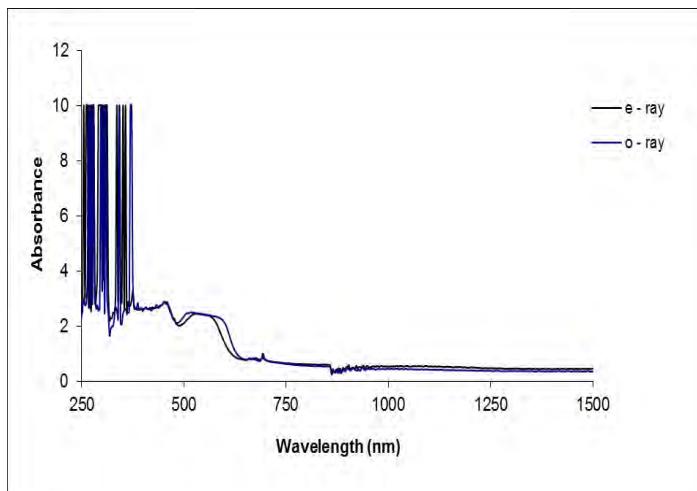
ตัวอย่างทับทิม T5-2



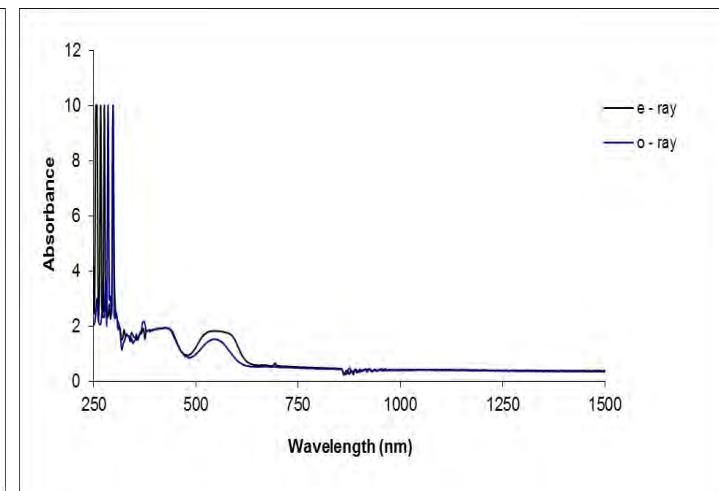
ตัวอย่างทับทิม T5-3



ตัวอย่างทับทิม T5-4

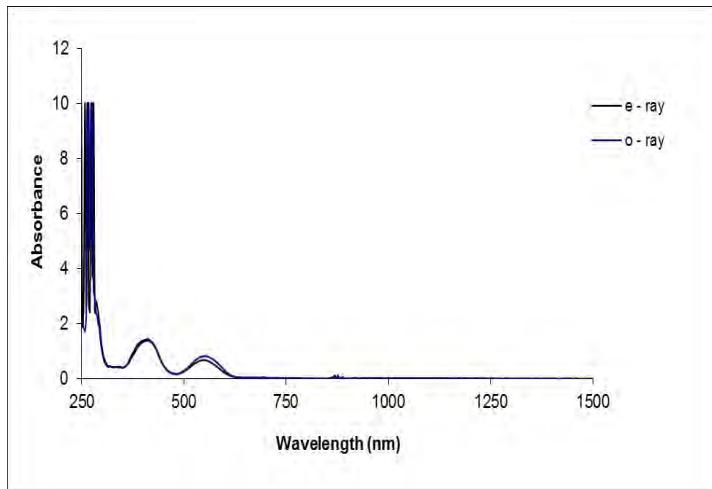


ตัวอย่างทับทิม T5-5

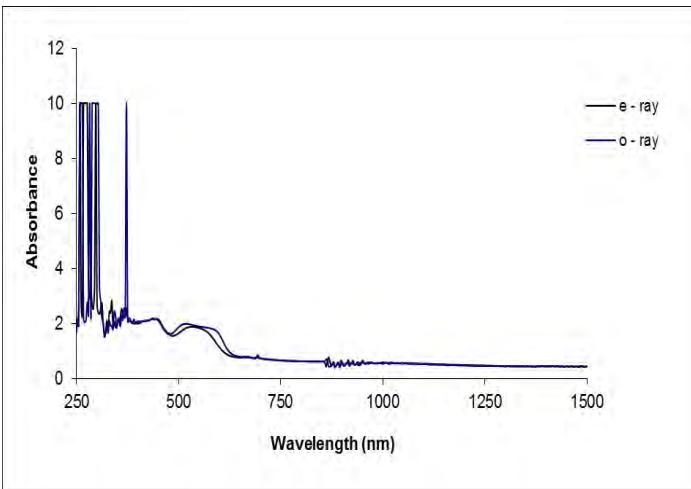


ตัวอย่างทับทิม T6-1

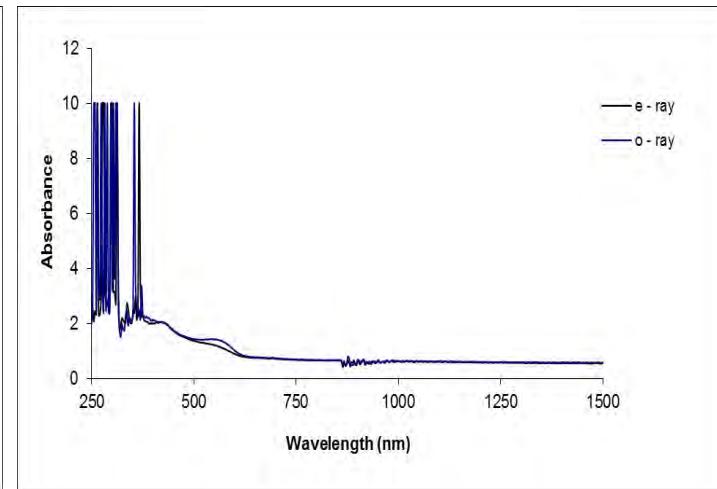
ข้อมูลการดูดกลืนแสงช่วง UV-VIS-NIR ของตัวอย่างทับทิม แหล่งมอนเตปายซ์ ประเทศไทยโมเนซมบิก พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง(กลุ่ม T)



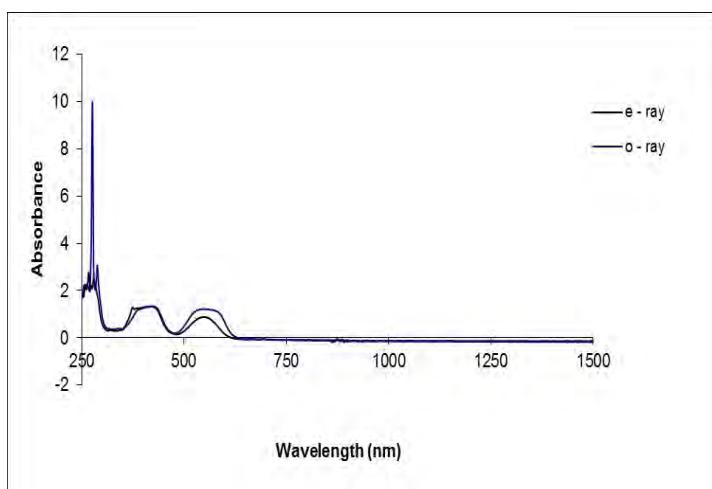
ตัวอย่างทับทิม T6-2



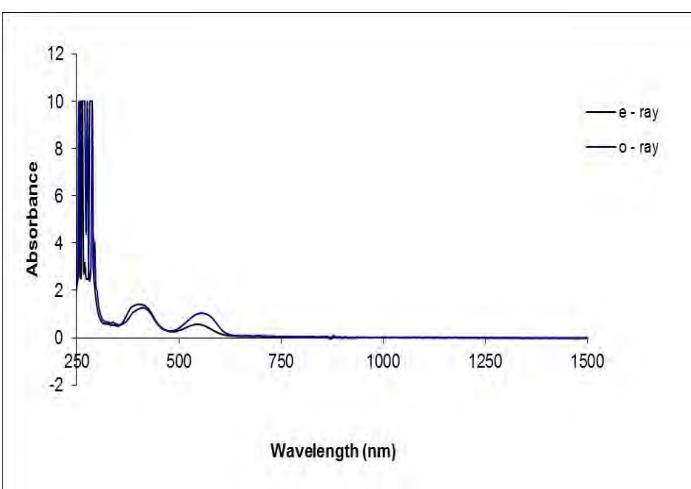
ตัวอย่างทับทิม T6-3



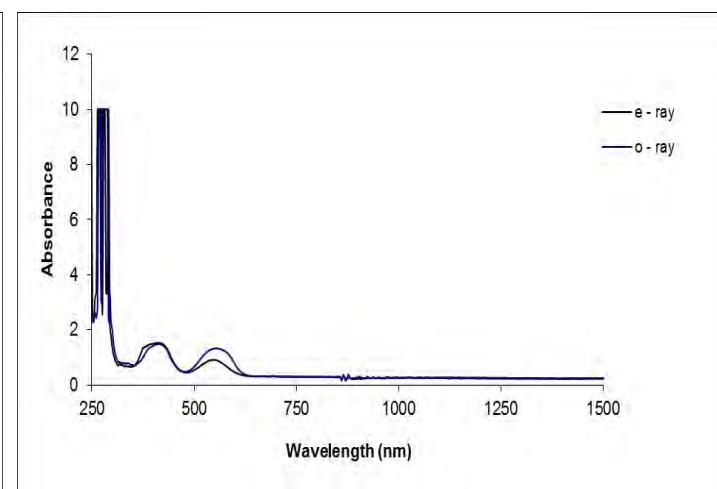
ตัวอย่างทับทิม T6-4



ตัวอย่างทับทิม T6-5

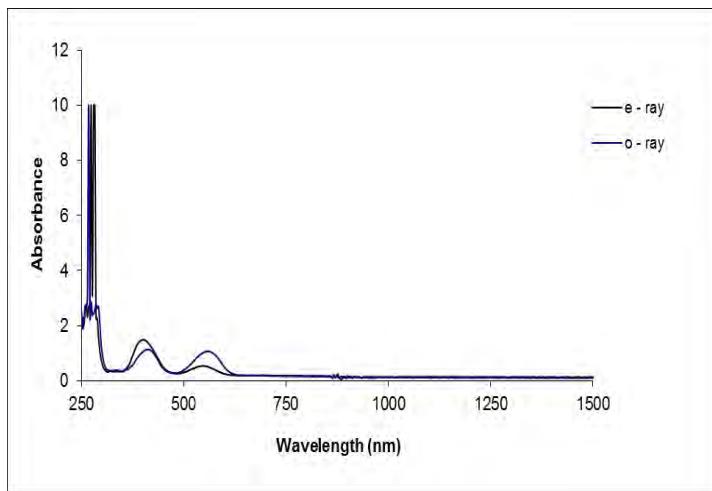


ตัวอย่างทับทิม T6-6



ตัวอย่างทับทิม T6-7

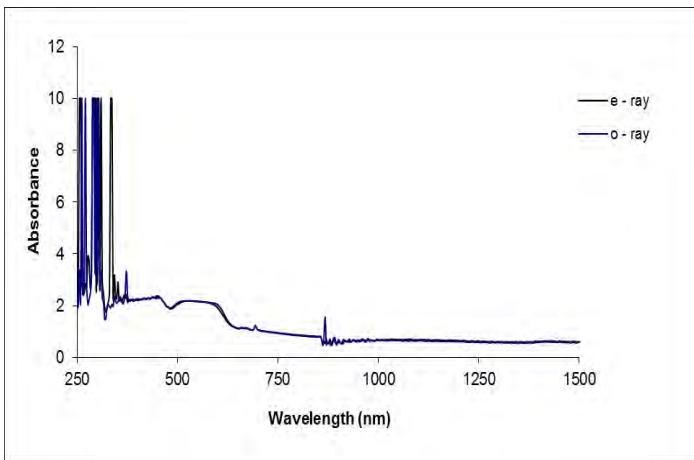
ข้อมูลการดูดกลืนแสงช่วง UV-VIS-NIR ของตัวอย่างทับทิม แหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศไทยไม้เข็มบิค พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง(กลุ่ม T)



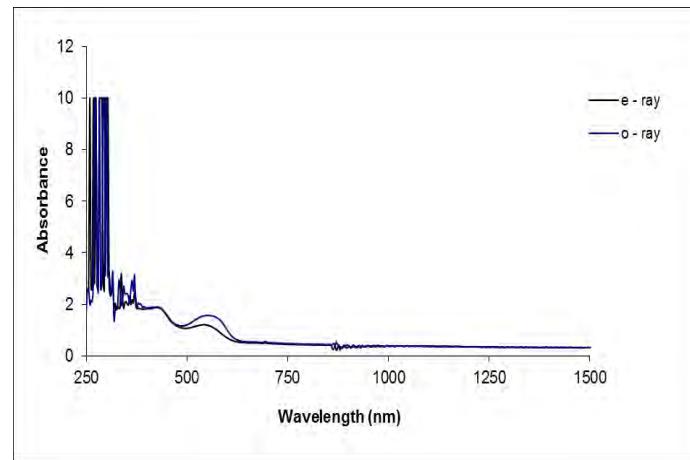
ตัวอย่างทับทิม T6-8

ภาคผนวก ก-6

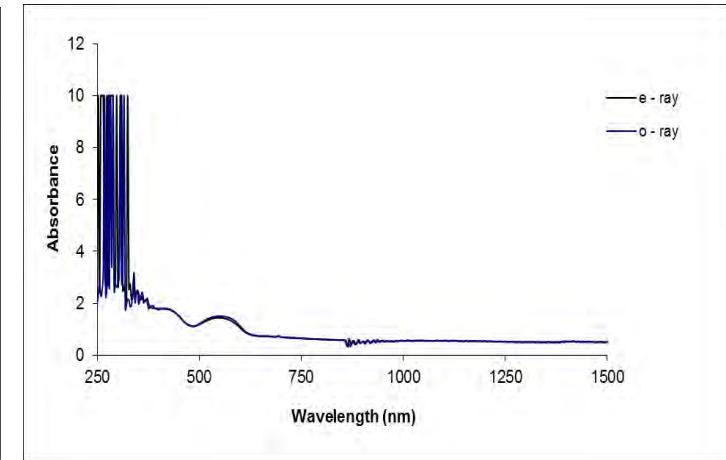
ข้อมูลการวัดดูดกลืนแสงช่วง UV-VIS-NIR ของตัวอย่างทับทิม แหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศไทยไม่แซมบีค พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพดี (กลุ่ม S)



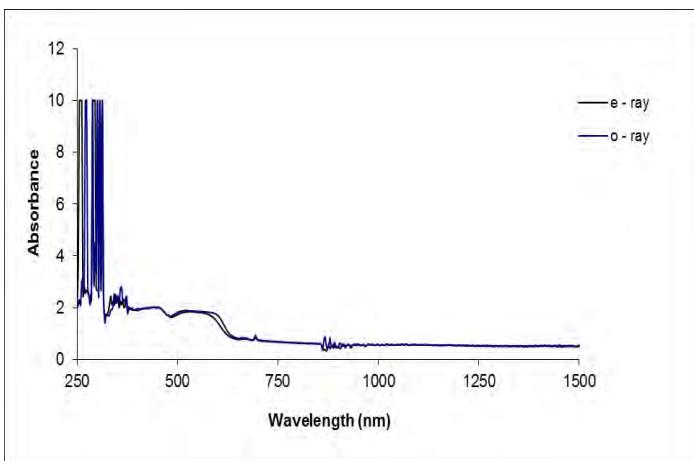
ตัวอย่างทับทิม S1-1



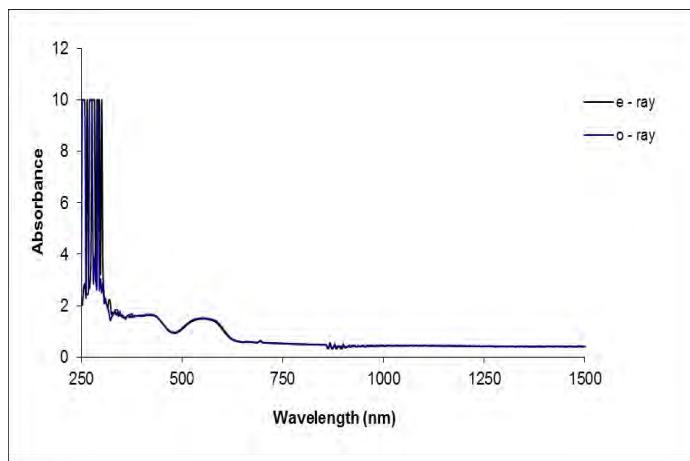
ตัวอย่างทับทิม S1-2



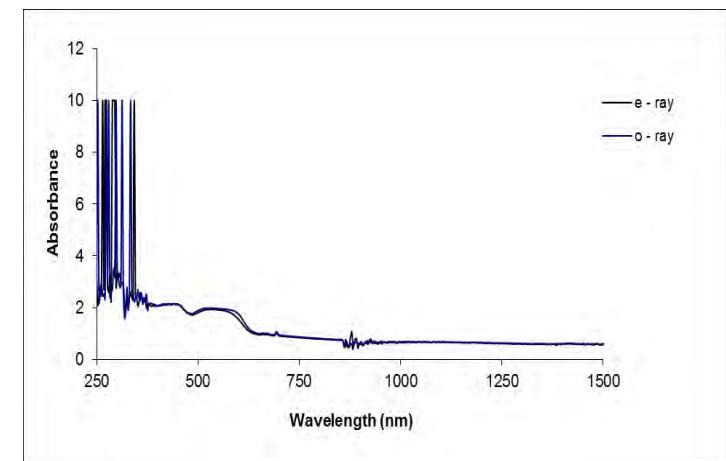
ตัวอย่างทับทิม S1-3



ตัวอย่างทับทิม S2-1

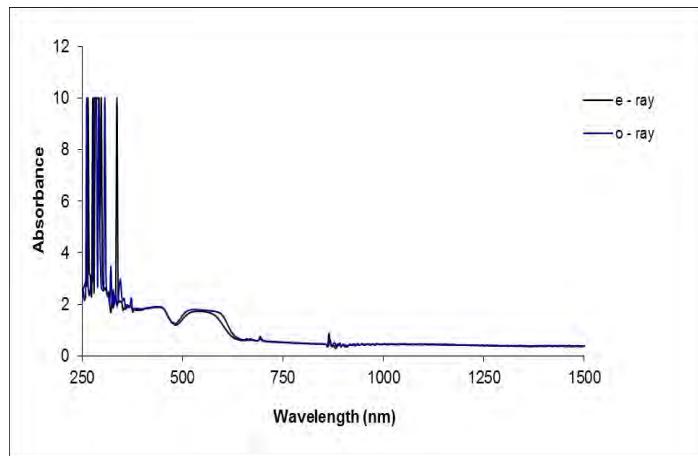


ตัวอย่างทับทิม S2-2

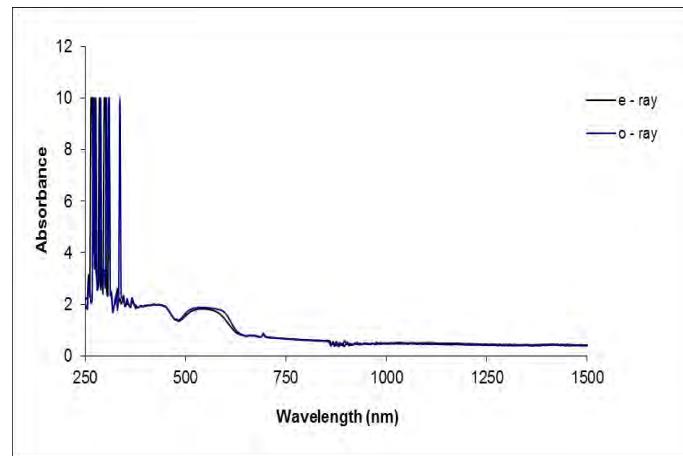


ตัวอย่างทับทิม S2-3

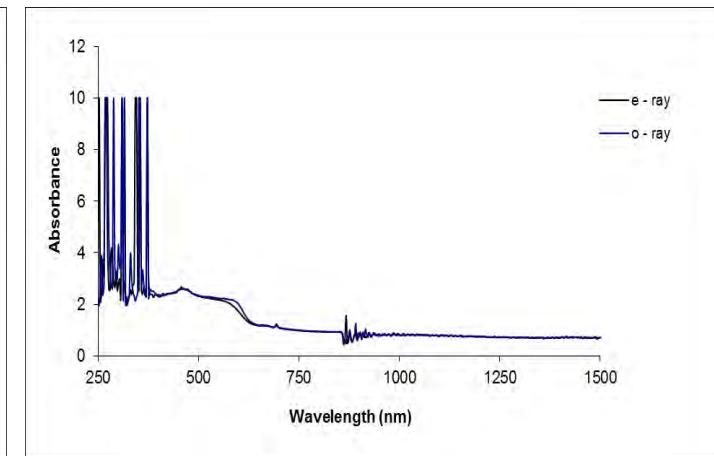
ข้อมูลการดูดกลืนแสงช่วง UV-VIS-NIR ของตัวอย่างทับทิม แหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศไทยไม้แซมบิก พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพดี (กลุ่ม S)



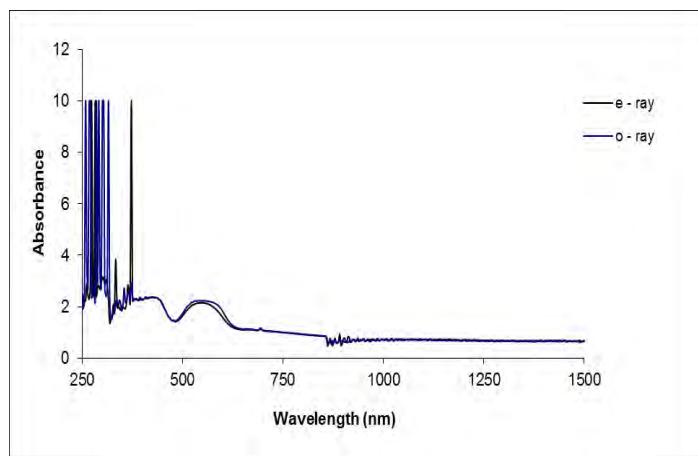
ตัวอย่างทับทิม S2-4



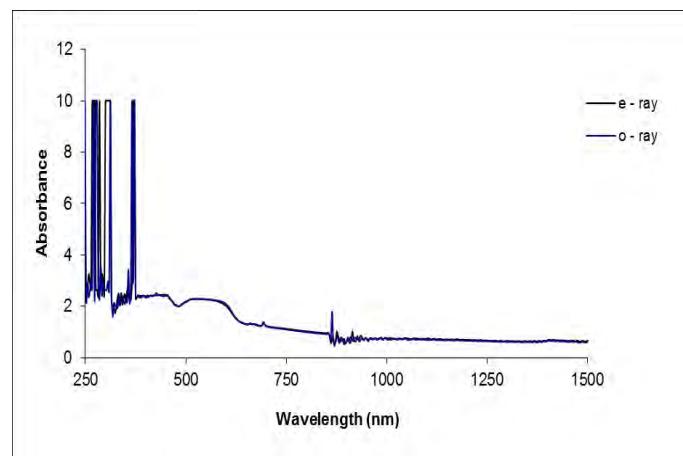
ตัวอย่างทับทิม S2-5



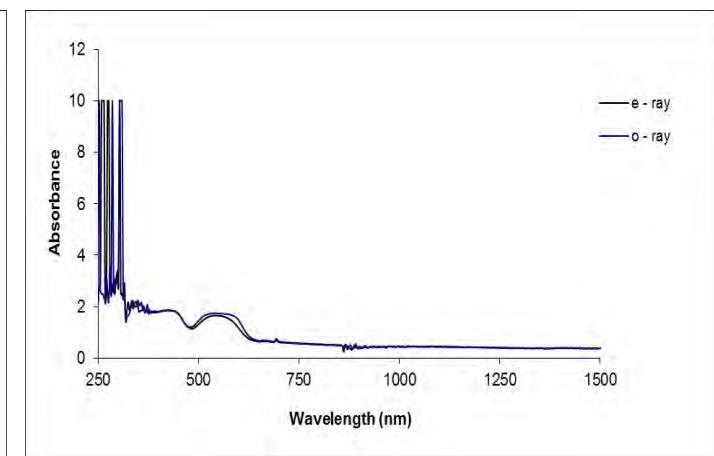
ตัวอย่างทับทิม S2-6



ตัวอย่างทับทิม S3-1

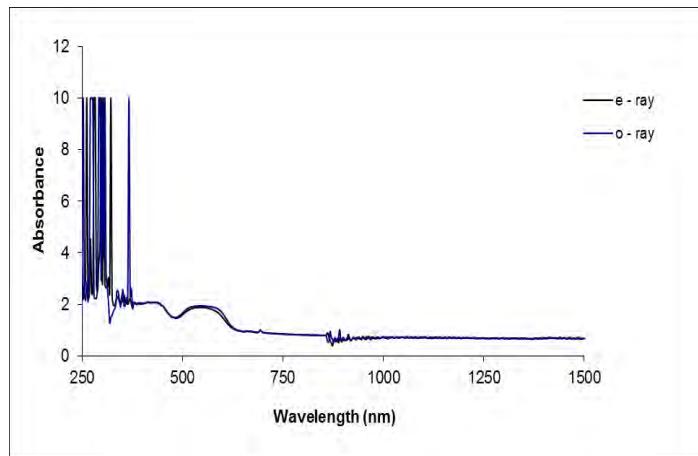


ตัวอย่างทับทิม S4-1

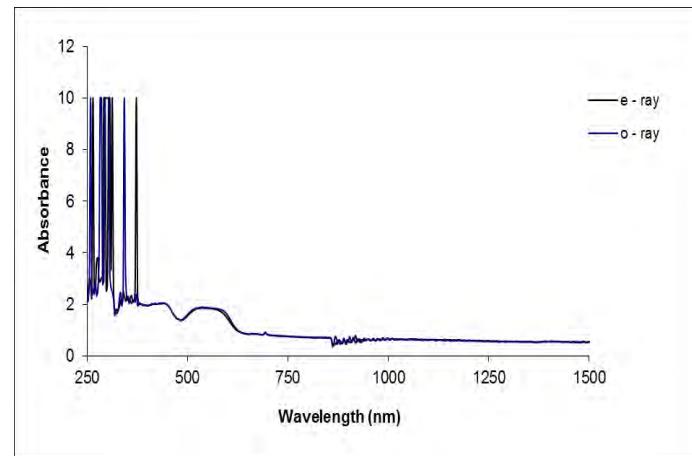


ตัวอย่างทับทิม S4-2

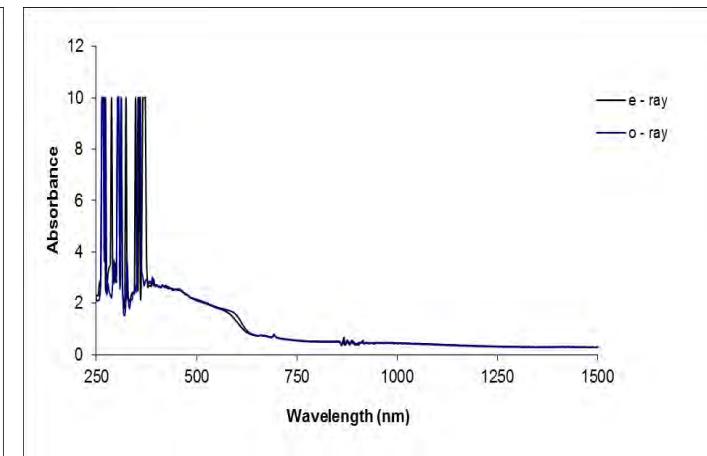
ข้อมูลการดูดกลืนแสงช่วง UV-VIS-NIR ของตัวอย่างทับทิม แหล่งมอนเตปายซ์ ประเทศไทยไม้แซมบิก พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพดี (กลุ่ม S)



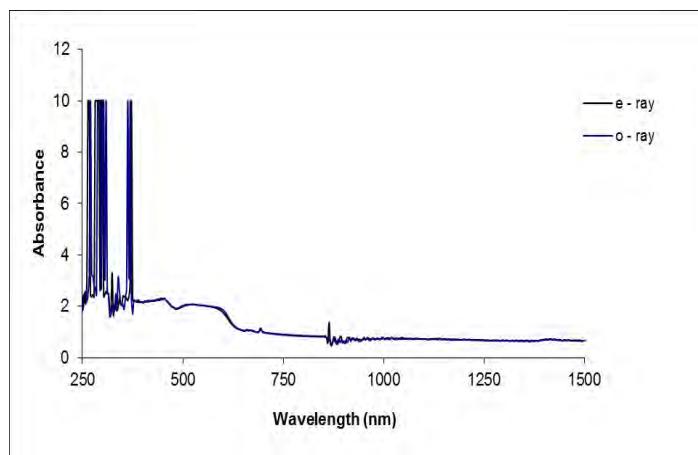
ตัวอย่างทับทิม S4-3



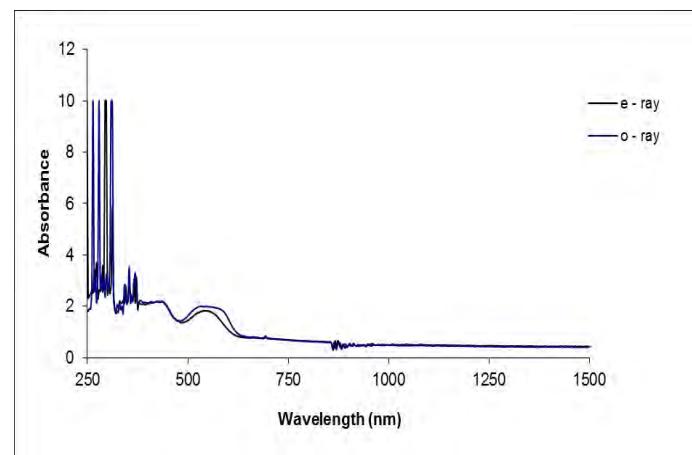
ตัวอย่างทับทิม S4-4



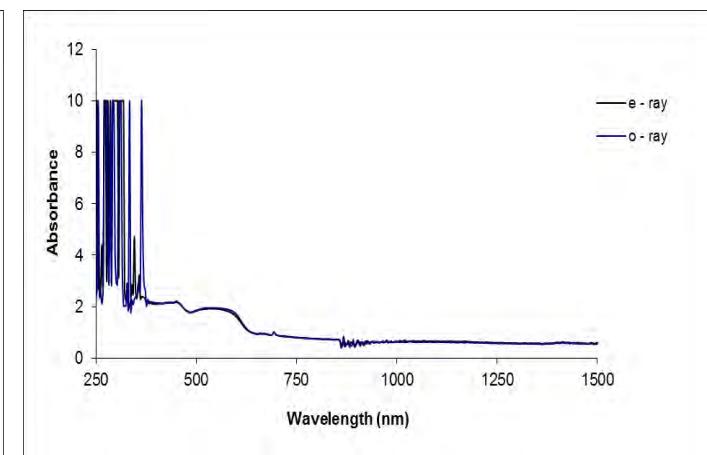
ตัวอย่างทับทิม S5-1



ตัวอย่างทับทิม S5-2

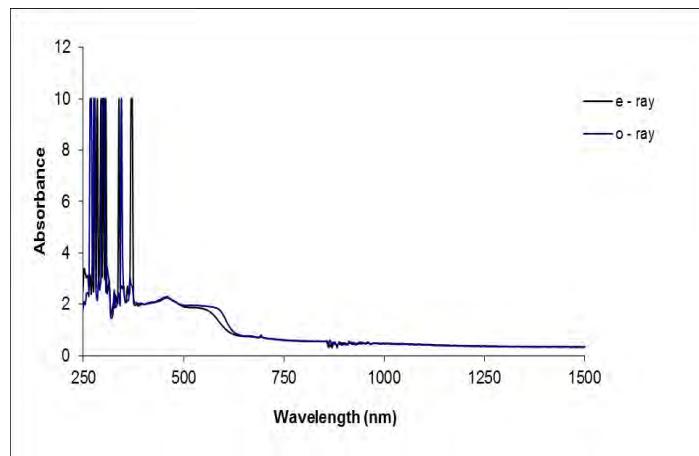


ตัวอย่างทับทิม S5-3



ตัวอย่างทับทิม S5-4

ข้อมูลการดูดกลืนแสงช่วง UV-VIS-NIR ของตัวอย่างทับทิม แหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศไทยไม้แซมบิก พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพดี (กลุ่ม S)



ตัวอย่างทับทิม S6-1

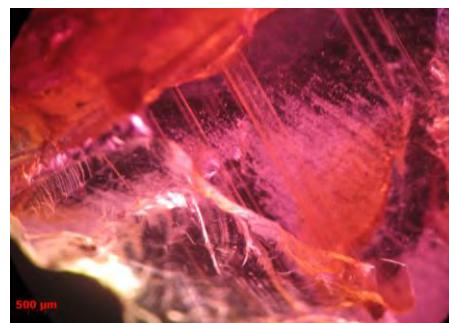
ภาคผนวก ก-7

ภาพจากการศึกษาลักษณะภายในของพลอยทับทิมด้วยเครื่องมือ Gemological microscope

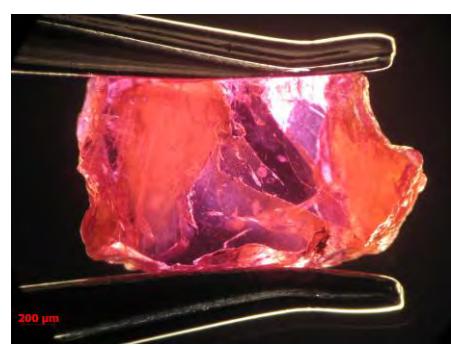
พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง



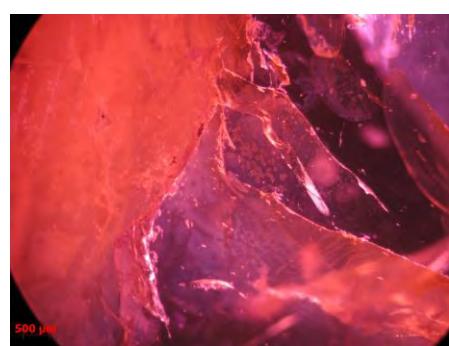
ตัวอย่างพลอยทับทิม T1-2



ตัวอย่างพลอยทับทิม T1-2



ตัวอย่างพลอยทับทิม T1-3



ตัวอย่างพลอยทับทิม T1-3

พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพดี



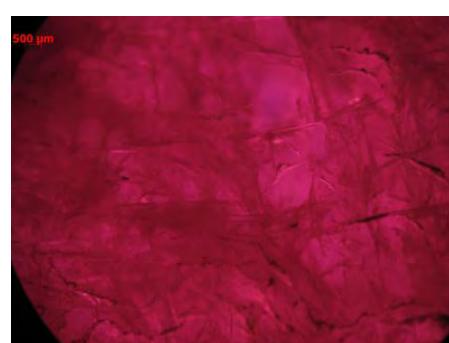
ตัวอย่างพลอยทับทิม S1-5



ตัวอย่างพลอยทับทิม S1-5



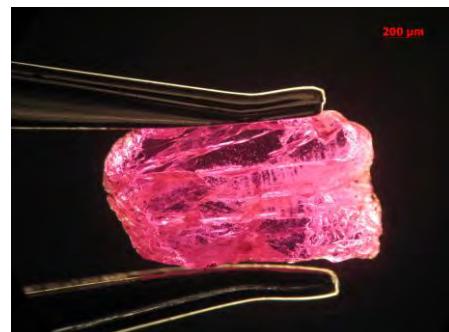
ตัวอย่างพลอยทับทิม S1-1



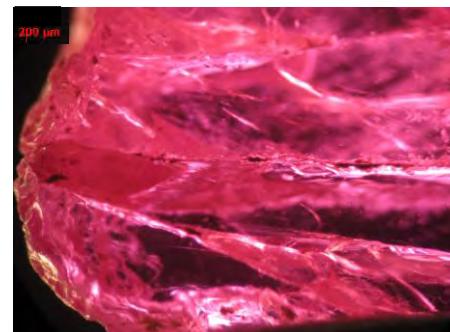
ตัวอย่างพลอยทับทิม S1-1

ภาพจากการศึกษาลักษณะภายในของพลอยทับทิมด้วยเครื่องมือ Gemological microscope

พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง



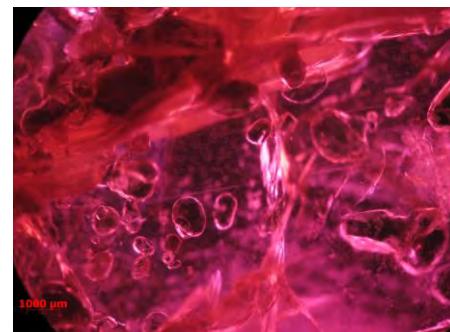
ตัวอย่างพลอยทับทิม T2-6



ตัวอย่างพลอยทับทิม T2-6



ตัวอย่างพลอยทับทิม T2-3

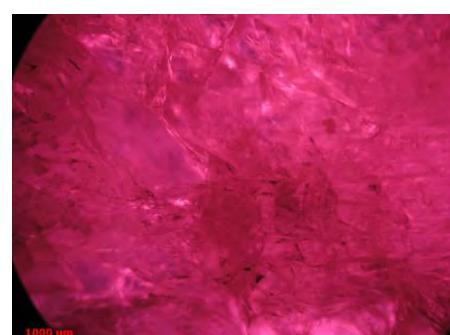


ตัวอย่างพลอยทับทิม T2-3

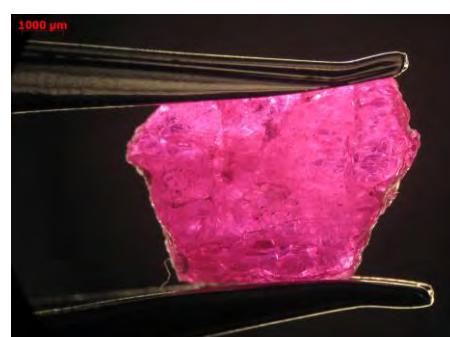
พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพดี



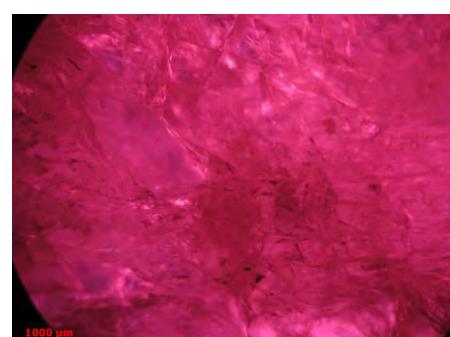
ตัวอย่างพลอยทับทิม S2-2



ตัวอย่างพลอยทับทิม S2-2



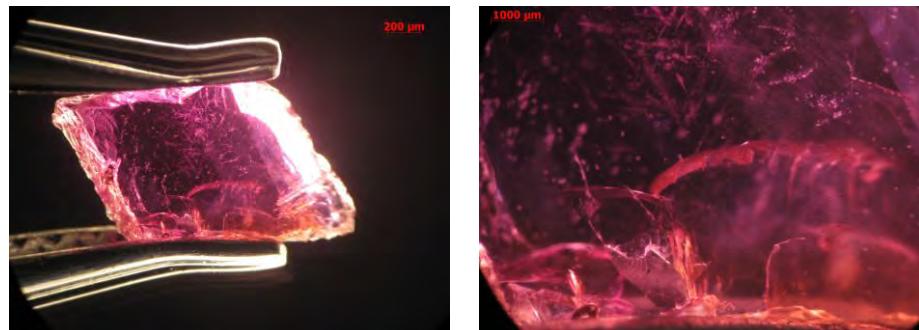
ตัวอย่างพลอยทับทิม S2-5



ตัวอย่างพลอยทับทิม S2-5

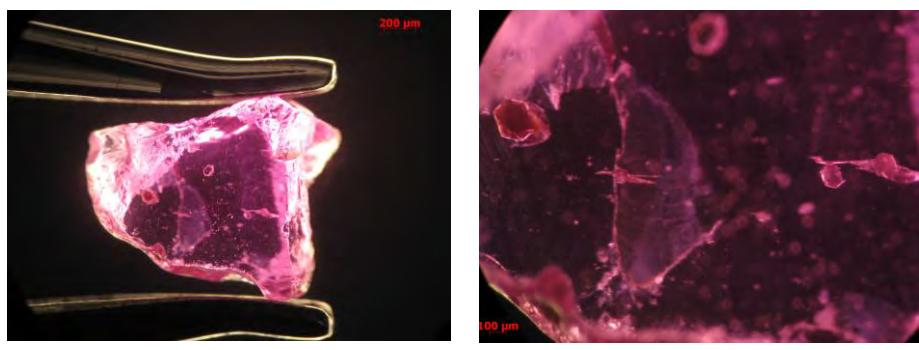
ภาพจากการศึกษาลักษณะภายในของพลอยทับทิมด้วยเครื่องมือ Gemological microscope

พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง



ตัวอย่างพลอยทับทิม T3-1

ตัวอย่างพลอยทับทิม T3-1



ตัวอย่างพลอยทับทิม T3-2

ตัวอย่างพลอยทับทิม T3-2

พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพต่ำ

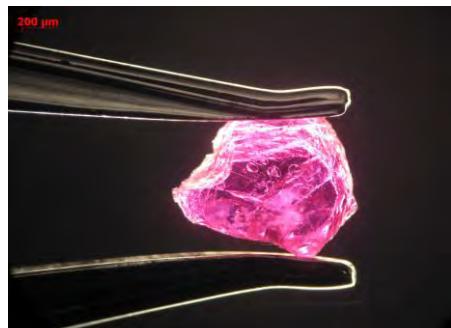


ตัวอย่างพลอยทับทิม S3-1

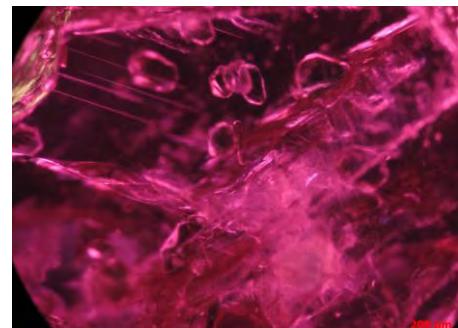
ตัวอย่างพลอยทับทิม S3-1

ภาพจากการศึกษาลักษณะภายในของพลอยทับทิมด้วยเครื่องมือ Gemological microscope

พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง



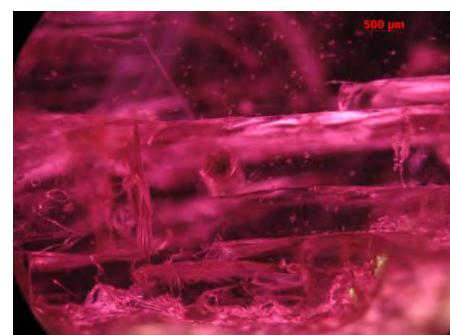
ตัวอย่างพลอยทับทิม T4-9



ตัวอย่างพลอยทับทิม T4-9

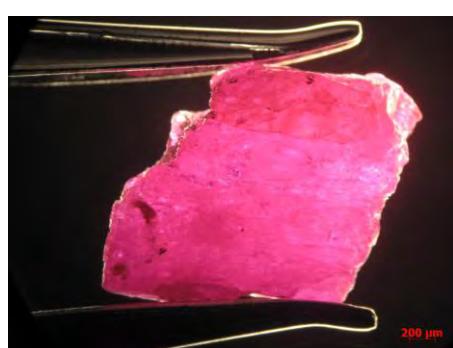


ตัวอย่างพลอยทับทิม T4-12

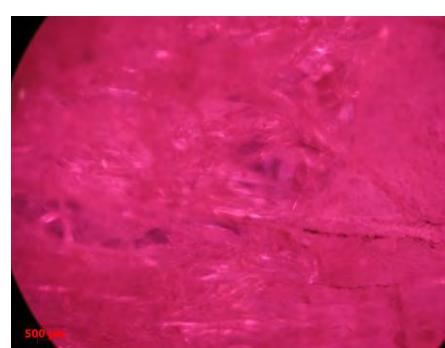


ตัวอย่างพลอยทับทิม T4-12

พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพต่ำ



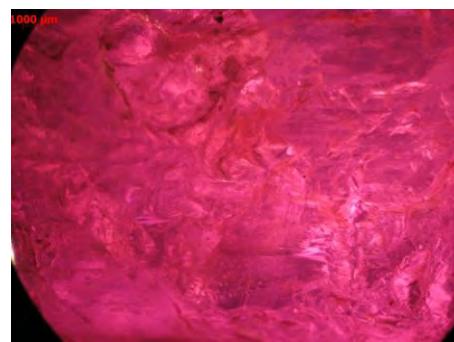
ตัวอย่างพลอยทับทิม S4-1



ตัวอย่างพลอยทับทิม S4-1



ตัวอย่างพลอยทับทิม S4-6



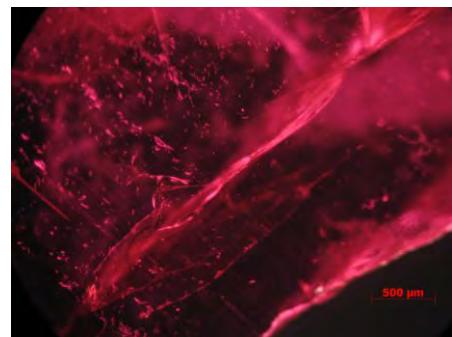
ตัวอย่างพลอยทับทิม S4-6

ภาพจากการศึกษาลักษณะภายในของพลอยทับทิมด้วยเครื่องมือ Gemological microscope

พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง



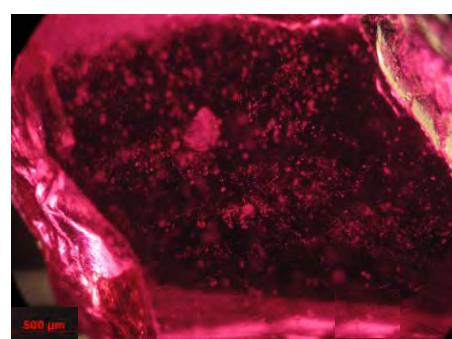
ตัวอย่างพลอยทับทิม T5-2



ตัวอย่างพลอยทับทิม T5-2

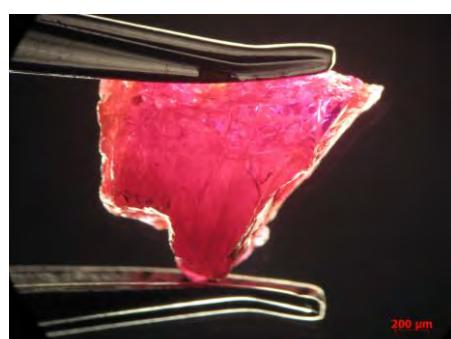


ตัวอย่างพลอยทับทิม T5-3



ตัวอย่างพลอยทับทิม T5-3

พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพดี



ตัวอย่างพลอยทับทิม S5-1



ตัวอย่างพลอยทับทิม S5-1



ตัวอย่างพลอยทับทิม S5-2



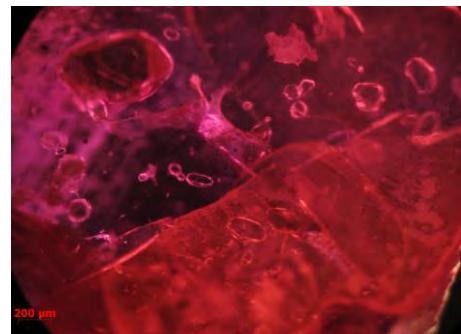
ตัวอย่างพลอยทับทิม S5-2

ภาพจากการศึกษาลักษณะภายในของพลอยทับทิมด้วยเครื่องมือ Gemological microscope

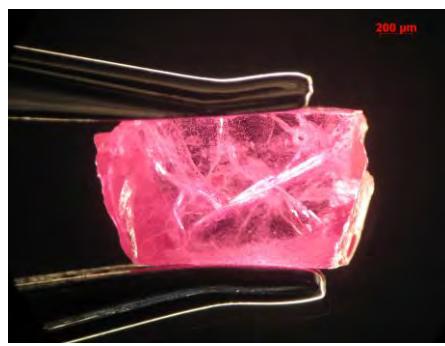
พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง



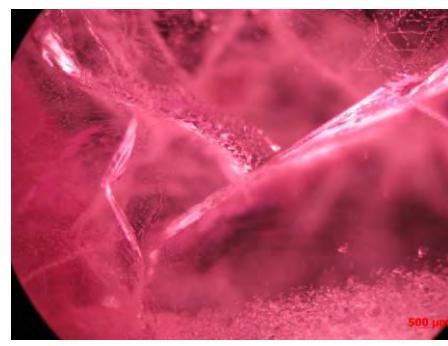
ตัวอย่างพลอยทับทิม T6-3



ตัวอย่างพลอยทับทิม T6-3

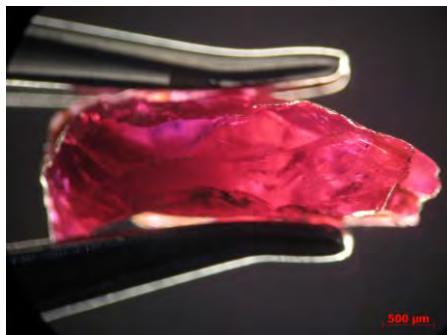


ตัวอย่างพลอยทับทิม T6-7



ตัวอย่างพลอยทับทิม T6-7

พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพต่ำ



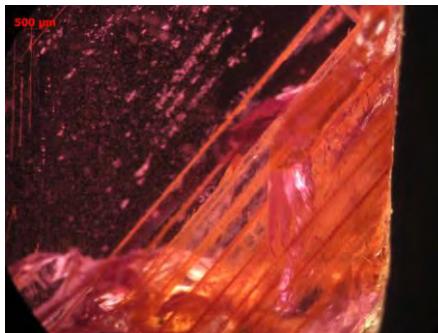
ตัวอย่างพลอยทับทิม S6-1



ตัวอย่างพลอยทับทิม S6-1

ภาพจากการศึกษาลักษณะภายในของผลอยทับทิมด้วยเครื่องมือ Gemological microscope

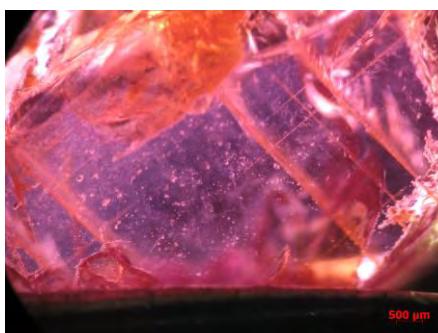
มลทินรูปท่อ



ตัวอย่างผลอยทับทิม T6-2

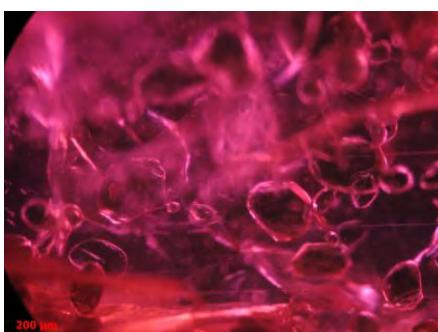


ตัวอย่างผลอยทับทิม T6-8

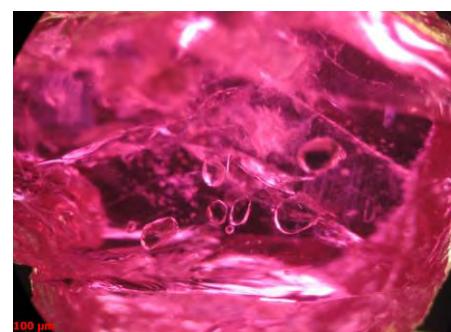


ตัวอย่างผลอยทับทิม T3-4

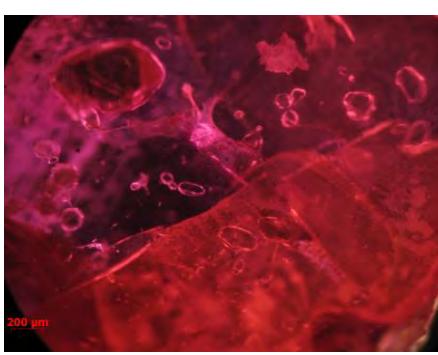
มลทินรูปผลึก



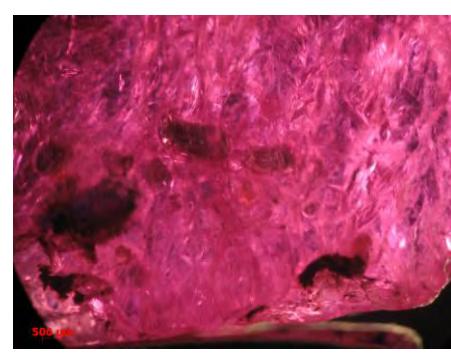
ตัวอย่างผลอยทับทิม T2-3



ตัวอย่างผลอยทับทิม T4-9



ตัวอย่างผลอยทับทิม T6-3



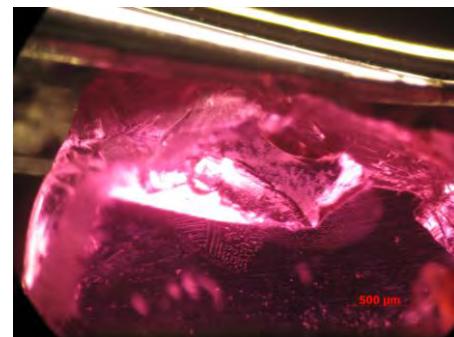
ตัวอย่างผลอยทับทิม S4-4

ภาพจากการศึกษาลักษณะภายในของพลอยทับทิมด้วยเครื่องมือ Gemological microscope

ผลทินราชนิวเม็ค



ตัวอย่างพลอยทับทิม T6-7



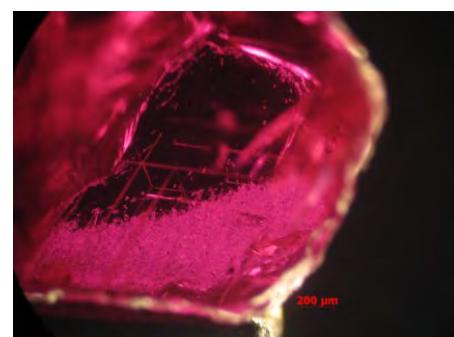
ตัวอย่างพลอยทับทิม T1-1

ผลทินสีขาวชุ่น



ตัวอย่างพลอยทับทิม T6-1

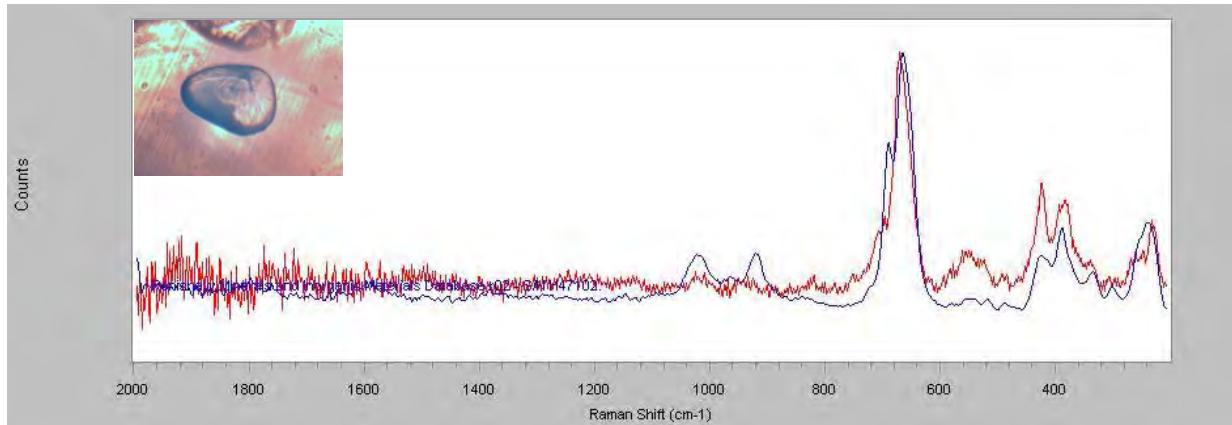
ผลทินสีเหลืองเข้ม



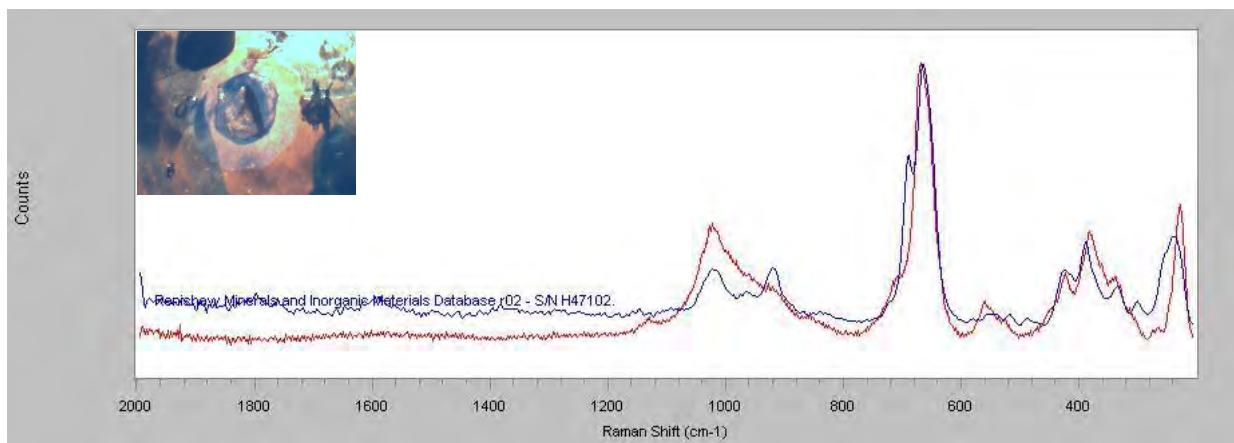
ตัวอย่างพลอยทับทิม T4-1

ภาคผนวก ก-8

ข้อมูลจากการวิเคราะห์มลพิณแล้วด้วยเครื่องมือ Laser Raman Spectroscope



Raman spectrum ของผลึกแร่แอคทิโนไลต์ (Actinolite) ในตัวอย่างพลอยทับทิม T2-3



Raman spectrum ของผลึกแร่แอคทิโนไลต์ (Actinolite) ในตัวอย่างพลอยทับทิม T6-3

ภาคผนวก ก-9

ผลจากการวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีด้วยเครื่องมือ Energy Dispersive X-ray Fluorescence
(EDXRF) รุ่น EAGLE III พลอยกถุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง

Reference Number	Al2O3	TiO2	V2O5	Cr2O3	Fe2O3	Ga2O3
T1-1	98.789	0.060	0.006	0.660	0.473	0.011
T1-2	99.085	0.039	0.008	0.691	0.170	0.008
T1-3	99.453	0.009	0.000	0.324	0.208	0.006
T1-4	99.349	0.031	0.014	0.440	0.160	0.006
T1-6	99.527	0.021	0.016	0.314	0.118	0.004
T1-8	99.059	0.024	0.009	0.656	0.245	0.007
T1-9	99.506	0.008	0.000	0.337	0.146	0.004
T1-10	98.887	0.019	0.004	0.851	0.232	0.008
T1-11	99.652	0.014	0.004	0.207	0.110	0.013
T2-1	99.093	0.017	0.006	0.707	0.173	0.005
T2-3	99.269	0.028	0.014	0.498	0.178	0.013
T2-4	99.208	0.017	0.000	0.592	0.175	0.008
T2-5	99.206	0.017	0.010	0.557	0.204	0.006
T2-6	99.173	0.041	0.000	0.588	0.191	0.008
T2-7	99.373	0.017	0.000	0.450	0.156	0.005
T2-8	99.307	0.017	0.006	0.555	0.110	0.006
T2-10	99.568	0.021	0.010	0.152	0.238	0.011
T2-11	99.210	0.007	0.000	0.597	0.180	0.006
T2-12	99.498	0.032	0.013	0.193	0.258	0.005
T2-13	99.188	0.050	0.011	0.556	0.186	0.009
T2-14	99.213	0.041	0.007	0.520	0.207	0.012
T2-15	99.252	0.060	0.018	0.327	0.325	0.018
T2-16	99.156	0.063	0.014	0.443	0.317	0.006
T2-17	99.470	0.014	0.004	0.336	0.170	0.006
T2-18	99.372	0.012	0.006	0.335	0.260	0.017
T3-1	99.243	0.024	0.009	0.519	0.198	0.007

ผลจากการวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีด้วยเครื่องมือ Energy Dispersive X-ray Fluorescence
 (EDXRF) รุ่น EAGLE III พลอยกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง

Reference Number	Al2O3	TiO2	V2O5	Cr2O3	Fe2O3	Ga2O3
T3-2	99.475	0.036	0.010	0.262	0.212	0.006
T3-3	99.641	0.020	0.012	0.145	0.175	0.007
T3-4	99.543	0.015	0.010	0.267	0.159	0.005
T4-1	98.456	0.008	0.000	1.393	0.139	0.004
T4-2	98.105	0.035	0.012	1.303	0.531	0.014
T4-3	98.684	0.028	0.007	1.118	0.160	0.004
T4-4	99.182	0.031	0.010	0.554	0.220	0.003
T4-5	98.918	0.026	0.000	0.814	0.228	0.013
T4-6	99.070	0.018	0.011	0.734	0.157	0.010
T4-7	99.167	0.018	0.000	0.617	0.191	0.008
T4-8	98.947	0.029	0.012	0.739	0.270	0.004
T4-9	98.995	0.027	0.000	0.746	0.229	0.004
T4-10	99.429	0.019	0.007	0.338	0.201	0.007
T4-11	99.365	0.013	0.000	0.449	0.166	0.007
T4-12	99.301	0.014	0.004	0.466	0.211	0.005
T4-13	99.176	0.022	0.009	0.631	0.159	0.003
T4-14	99.411	0.019	0.010	0.377	0.176	0.008
T5-2	98.623	0.006	0.000	0.838	0.527	0.006
T5-3	98.356	0.019	0.008	1.020	0.588	0.009
T5-4	98.155	0.020	0.005	1.173	0.634	0.013
T5-5	98.239	0.012	0.000	1.586	0.156	0.008
T6-1	99.206	0.019	0.000	0.552	0.215	0.008
T6-2	99.002	0.044	0.010	0.613	0.326	0.005
T6-3	99.181	0.023	0.006	0.616	0.167	0.008
T6-4	99.492	0.021	0.000	0.235	0.242	0.010
T6-5	99.021	0.021	0.013	0.830	0.109	0.006

ผลจากการวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีด้วยเครื่องมือ Energy Dispersive X-ray Fluorescence (EDXRF) รุ่น EAGLE III พลอยกถุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง

Reference Number	Al2O3	TiO2	V2O5	Cr2O3	Fe2O3	Ga2O3
T6-6	99.458	0.011	0.000	0.315	0.208	0.008
T6-7	99.428	0.016	0.004	0.364	0.181	0.006
T6-8	99.423	0.026	0.000	0.380	0.165	0.006

ภาคผนวก ก-10

ผลจากการวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีด้วยเครื่องมือ Energy Dispersive X-ray Fluorescence (EDXRF) รุ่น EAGLE III พลอยกถุ่มคุณภาพดี

Reference Number	Al2O3	TiO2	V2O5	Cr2O3	Fe2O3	Ga2O3
S1-1	98.959	0.080	0.006	0.708	0.240	0.007
S1-2	99.531	0.007	0.000	0.252	0.205	0.005
S1-3	99.670	0.005	0.007	0.138	0.172	0.008
S2-1	99.060	0.021	0.005	0.754	0.155	0.005
S2-2	99.431	0.020	0.011	0.361	0.170	0.008
S2-3	99.188	0.029	0.010	0.577	0.190	0.008
S2-4	99.184	0.017	0.009	0.575	0.213	0.003
S2-5	99.277	0.007	0.019	0.532	0.160	0.006
S2-6	99.278	0.017	0.004	0.546	0.150	0.006
S3-1	99.310	0.024	0.012	0.441	0.200	0.013
S4-1	99.270	0.014	0.010	0.532	0.168	0.007
S4-2	99.254	0.019	0.005	0.521	0.196	0.005
S4-3	99.336	0.019	0.006	0.465	0.171	0.003
S4-4	99.252	0.048	0.000	0.432	0.259	0.009
S5-1	99.359	0.011	0.000	0.479	0.145	0.007
S5-2	99.216	0.018	0.013	0.568	0.174	0.011
S5-3	99.256	0.018	0.011	0.514	0.190	0.011
S5-4	99.195	0.013	0.005	0.500	0.280	0.007
S6-1	99.170	0.004	0.000	0.639	0.183	0.005

ภาคผนวก ก-11

ค่าจากการศึกษาองค์ประกอบทางเคมีของพลาสติกทั่วไปโดยเครื่อง EPMA กลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T)

Code	T1-1	T1-1	T1-1	T1-2	T1-2	T1-2	T1-3	T1-3	T1-3	T1-5	T1-5	T1-5
Al ₂ O ₃	98.91	99.13	99.88	98.53	98.46	100.06	99.74	99.50	98.96	100.09	98.89	98.98
SiO ₂	0.02	0.02	0.00	0.04	0.03	0.01	0.02	0.00	0.00	0.01	0.02	0.00
TiO ₂	0.02	0.01	0.00	0.02	0.01	0.01	0.01	0.00	0.03	0.02	0.02	0.02
Cr ₂ O ₃	0.00	0.01	0.57	0.49	0.49	0.54	0.24	0.27	0.23	0.57	0.52	0.49
V ₂ O ₃	0.00	0.00	0.00	0.01	0.00	0.04	0.00	0.00	0.00	0.00	0.03	0.00
Ga ₂ O ₃	0.04	0.00	0.00	0.04	0.01	0.04	0.00	0.00	0.00	0.01	0.00	0.00
CaO	0.01	0.02	0.00	0.02	0.02	0.01	0.00	0.00	0.00	0.00	0.01	0.00
FeO	0.00	0.01	0.21	0.16	0.18	0.13	0.18	0.18	0.22	0.13	0.18	0.10
MgO	0.00	0.00	0.00	0.01	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
MnO	0.00	0.00	0.00	0.01	0.01	0.05	0.02	0.00	0.00	0.01	0.02	0.02
K ₂ O	0.01	0.00	0.00	0.03	0.00	0.01	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
Na ₂ O	0.00	0.00	0.02	0.00	0.00	0.00	0.01	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
Total	99.01	99.21	100.67	99.37	99.22	100.91	100.22	99.98	99.44	100.84	99.71	99.64
Al	1.9987	1.9988	1.9903	1.9893	1.9904	1.9897	1.9942	1.9946	1.9943	1.9905	1.9900	1.9918
Si	0.0003	0.0004	0.0000	0.0007	0.0005	0.0002	0.0003	0.0000	0.0000	0.0001	0.0003	0.0000
Ti	0.0002	0.0001	0.0000	0.0003	0.0001	0.0001	0.0001	0.0000	0.0003	0.0002	0.0002	0.0003
Cr	0.0000	0.0002	0.0076	0.0066	0.0067	0.0072	0.0033	0.0037	0.0031	0.0076	0.0070	0.0066
V	0.0000	0.0000	0.0000	0.0002	0.0000	0.0004	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0003	0.0000
Ga	0.0005	0.0000	0.0000	0.0005	0.0001	0.0004	0.0000	0.0000	0.0000	0.0001	0.0000	0.0000
Ca	0.0002	0.0003	0.0000	0.0003	0.0003	0.0002	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0002	0.0000
Fe	0.0000	0.0002	0.0029	0.0023	0.0026	0.0019	0.0026	0.0026	0.0031	0.0019	0.0026	0.0014
Mg	0.0000	0.0000	0.0000	0.0003	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0001
Mn	0.0000	0.0000	0.0000	0.0001	0.0001	0.0007	0.0003	0.0000	0.0000	0.0001	0.0003	0.0003
K	0.0001	0.0001	0.0000	0.0007	0.0000	0.0001	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000
Na	0.0000	0.0000	0.0006	0.0000	0.0001	0.0000	0.0003	0.0000	0.0001	0.0000	0.0000	0.0000
Total	2.0000	2.0001	2.0014	2.0011	2.0009	2.0009	2.0010	2.0009	2.0010	2.0006	2.0009	2.0005

ค่าจากการศึกษาองค์ประกอบทางเคมีของผลอยทับทิมในบางตัวอย่างโดยเครื่อง EPMA กลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T)

Code	T2-1	T2-1	T2-3	T2-3	T2-3	A2-7	A2-7	A2-7	A2-8	A2-8	A2-8	A2-10
Al ₂ O ₃	99.34	98.88	99.43	99.87	100.02	100.16	99.79	100.02	100.05	99.83	99.83	99.53
SiO ₂	0.02	0.03	0.12	0.02	0.00	0.02	0.01	0.00	0.00	0.02	0.01	0.01
TiO ₂	0.00	0.00	0.01	0.01	0.01	0.01	0.01	0.02	0.02	0.05	0.01	0.00
Cr ₂ O ₃	0.55	0.62	0.41	0.40	0.37	0.40	0.44	0.39	0.50	0.48	0.39	0.13
V ₂ O ₃	0.00	0.01	0.00	0.00	0.03	0.00	0.00	0.00	0.03	0.00	0.00	0.00
Ga ₂ O ₃	0.00	0.00	0.03	0.06	0.00	0.03	0.00	0.02	0.00	0.01	0.00	0.00
CaO	0.01	0.00	0.00	0.01	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
FeO	0.16	0.21	0.14	0.13	0.13	0.13	0.15	0.14	0.08	0.14	0.09	0.22
MgO	0.00	0.00	0.04	0.02	0.00	0.00	0.00	0.01	0.00	0.00	0.00	0.00
MnO	0.01	0.01	0.00	0.02	0.01	0.00	0.00	0.01	0.02	0.00	0.00	0.01
K ₂ O	0.00	0.00	0.01	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.01
Na ₂ O	0.00	0.00	0.00	0.01	0.00	0.00	0.01	0.01	0.00	0.01	0.00	0.00
Total	100.11	99.77	100.21	100.54	100.57	100.77	100.44	100.63	100.72	100.54	100.34	99.92
Al	1.9903	1.9887	1.9893	1.9916	1.9932	1.9926	1.9920	1.9926	1.9917	1.9908	1.9936	1.9957
Si	0.0004	0.0005	0.0020	0.0003	0.0000	0.0003	0.0002	0.0000	0.0000	0.0004	0.0002	0.0001
Ti	0.0000	0.0000	0.0001	0.0001	0.0002	0.0001	0.0001	0.0003	0.0003	0.0006	0.0002	0.0000
Cr	0.0074	0.0083	0.0055	0.0053	0.0050	0.0053	0.0059	0.0052	0.0066	0.0064	0.0052	0.0018
V	0.0000	0.0001	0.0000	0.0000	0.0003	0.0000	0.0000	0.0000	0.0003	0.0000	0.0000	0.0000
Ga	0.0000	0.0000	0.0003	0.0007	0.0000	0.0003	0.0000	0.0002	0.0000	0.0001	0.0000	0.0000
Ca	0.0002	0.0000	0.0000	0.0001	0.0000	0.0000	0.0001	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000
Fe	0.0022	0.0030	0.0020	0.0018	0.0018	0.0018	0.0022	0.0019	0.0012	0.0020	0.0012	0.0032
Mg	0.0000	0.0001	0.0009	0.0005	0.0000	0.0000	0.0000	0.0003	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000
Mn	0.0002	0.0002	0.0000	0.0002	0.0002	0.0000	0.0000	0.0002	0.0002	0.0000	0.0000	0.0002
K	0.0000	0.0000	0.0002	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0002
Na	0.0000	0.0000	0.0000	0.0002	0.0000	0.0000	0.0005	0.0003	0.0000	0.0002	0.0000	0.0001
Total	2.0007	2.0009	2.0004	2.0009	2.0006	2.0005	2.0009	2.0009	2.0004	2.0005	2.0003	2.0013

ค่าจากการศึกษาองค์ประกอบทางเคมีของพลาสติกทั่วไปอย่างโดยเครื่อง EPMA กลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T)

Code	A2-10	A2-13	A2-13	A2-13	T3-3	T3-3	T3-3	T3-3	T3-4	T3-4	T3-4
Al ₂ O ₃	99.26	99.21	100.02	100.18	99.27	99.64	100.17	100.42	99.98	99.38	100.17
SiO ₂	0.00	0.00	0.03	0.02	0.01	0.05	0.00	0.00	0.00	0.01	0.00
TiO ₂	0.01	0.01	0.00	0.02	0.00	0.00	0.00	0.00	0.02	0.01	0.00
Cr ₂ O ₃	0.16	0.43	0.42	0.39	0.10	0.11	0.12	0.10	0.23	0.19	0.21
V ₂ O ₃	0.03	0.00	0.03	0.00	0.00	0.01	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
Ga ₂ O ₃	0.00	0.00	0.00	0.00	0.10	0.00	0.00	0.01	0.01	0.02	0.00
CaO	0.02	0.00	0.00	0.01	0.00	0.00	0.00	0.01	0.00	0.01	0.00
FeO	0.22	0.14	0.17	0.15	0.13	0.16	0.16	0.17	0.16	0.14	0.15
MgO	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.01	0.01	0.00	0.00	0.00
MnO	0.01	0.00	0.00	0.03	0.01	0.00	0.00	0.01	0.00	0.00	0.00
K ₂ O	0.00	0.00	0.01	0.01	0.02	0.00	0.00	0.01	0.00	0.00	0.01
Na ₂ O	0.00	0.00	0.00	0.01	0.02	0.00	0.00	0.00	0.01	0.00	0.01
Total	99.72	99.81	100.70	100.82	99.68	99.96	100.46	100.76	100.44	99.76	100.56
Al	1.9950	1.9928	1.9919	1.9920	1.9958	1.9958	1.9967	1.9964	1.9949	1.9955	1.9956
Si	0.0000	0.0000	0.0004	0.0004	0.0001	0.0009	0.0000	0.0000	0.0000	0.0001	0.0000
Ti	0.0002	0.0001	0.0000	0.0003	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0003	0.0002	0.0000
Cr	0.0022	0.0058	0.0055	0.0052	0.0014	0.0014	0.0017	0.0013	0.0031	0.0026	0.0029
V	0.0003	0.0000	0.0003	0.0000	0.0000	0.0001	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000
Ga	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0010	0.0000	0.0000	0.0002	0.0001	0.0002	0.0000
Ca	0.0002	0.0000	0.0000	0.0001	0.0000	0.0000	0.0000	0.0002	0.0000	0.0002	0.0000
Fe	0.0031	0.0019	0.0024	0.0022	0.0018	0.0022	0.0022	0.0024	0.0022	0.0020	0.0021
Mg	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0001	0.0002	0.0003	0.0000	0.0000	0.0000
Mn	0.0001	0.0000	0.0000	0.0005	0.0001	0.0000	0.0000	0.0002	0.0000	0.0000	0.0000
K	0.0001	0.0000	0.0002	0.0002	0.0005	0.0000	0.0000	0.0003	0.0000	0.0000	0.0001
Na	0.0000	0.0000	0.0000	0.0002	0.0005	0.0000	0.0000	0.0000	0.0002	0.0000	0.0004
Total	2.0012	2.0006	2.0008	2.0009	2.0013	2.0005	2.0008	2.0012	2.0008	2.0006	2.0010

ค่าจากการศึกษาองค์ประกอบทางเคมีของผลอยทับทิมในบางตัวอย่างโดยเครื่อง EPMA กลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T)

Code	T4-3	T4-3	T4-3	T4-3	T4-5	T4-5	T4-5	T4-7	T4-7	T4-9	T4-9	T4-9
Al ₂ O ₃	98.76	99.57	99.14	99.31	99.08	99.93	99.13	99.62	99.47	99.86	100.01	18.45
SiO ₂	0.00	0.00	0.01	0.00	0.02	0.00	0.00	0.00	0.00	0.03	0.01	44.16
TiO ₂	0.01	0.00	0.01	0.00	0.01	0.02	0.02	0.01	0.04	0.03	0.02	0.14
Cr ₂ O ₃	0.91	0.84	1.16	0.99	0.56	0.58	0.50	0.51	0.49	0.60	0.51	0.60
V ₂ O ₃	0.00	0.00	0.00	0.01	0.00	0.00	0.00	0.00	0.02	0.00	0.00	0.00
Ga ₂ O ₃	0.00	0.00	0.00	0.04	0.07	0.01	0.03	0.05	0.14	0.00	0.00	0.01
CaO	0.00	0.01	0.01	0.00	0.01	0.00	0.00	0.01	0.00	0.01	0.00	11.74
FeO	0.11	0.14	0.14	0.15	0.14	0.15	0.15	0.10	0.12	0.19	0.23	5.53
MgO	0.00	0.00	0.00	0.02	0.00	0.00	0.01	0.00	0.00	0.00	0.00	15.64
MnO	0.00	0.01	0.02	0.03	0.00	0.02	0.02	0.00	0.01	0.02	0.00	0.05
K ₂ O	0.00	0.00	0.02	0.00	0.00	0.00	0.00	0.01	0.01	0.00	0.00	0.13
Na ₂ O	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.01	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	1.70
Total	99.79	100.56	100.55	100.56	99.90	100.72	99.87	100.30	100.31	100.74	100.78	98.16
Al	1.9866	1.9873	1.9823	1.9841	1.9897	1.9901	1.9909	1.9915	1.9898	1.9889	1.9904	3.2403
Si	0.0000	0.0000	0.0002	0.0000	0.0003	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0004	0.0002	6.4922
Ti	0.0001	0.0000	0.0001	0.0000	0.0002	0.0002	0.0002	0.0001	0.0005	0.0003	0.0003	0.0160
Cr	0.0122	0.0113	0.0155	0.0132	0.0075	0.0077	0.0068	0.0068	0.0066	0.0081	0.0068	0.0706
V	0.0000	0.0000	0.0000	0.0001	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0002	0.0000	0.0000	0.0000
Ga	0.0000	0.0000	0.0000	0.0005	0.0007	0.0001	0.0003	0.0005	0.0015	0.0000	0.0000	0.0006
Ca	0.0001	0.0001	0.0002	0.0000	0.0002	0.0000	0.0000	0.0001	0.0000	0.0001	0.0000	1.5912
Fe	0.0016	0.0020	0.0020	0.0021	0.0020	0.0021	0.0021	0.0013	0.0017	0.0027	0.0032	0.6897
Mg	0.0000	0.0000	0.0000	0.0005	0.0000	0.0000	0.0001	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	3.4724
Mn	0.0001	0.0001	0.0003	0.0005	0.0000	0.0002	0.0003	0.0000	0.0002	0.0003	0.0000	0.0063
K	0.0000	0.0000	0.0005	0.0001	0.0000	0.0000	0.0000	0.0002	0.0001	0.0000	0.0000	0.0240
Na	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0002	0.0000	0.0001	0.0000	0.0000	0.0000	0.4897
Total	2.0005	2.0007	2.0010	2.0011	2.0006	2.0008	2.0008	2.0006	2.0005	2.0008	2.0009	16.0929

ค่าจากการศึกษาองค์ประกอบทางเคมีของผลอยทับทิมในบางตัวอย่างโดยเครื่อง EPMA กลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T)

Code	T4-10	T4-10	T4-10	T4-12	T4-12	T4-12	T4-12	T5-3	T5-3	T5-3
Al ₂ O ₃	99.41	99.86	99.41	100.08	100.21	99.97	99.14	99.31	99.71	98.56
SiO ₂	0.06	0.07	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.02
TiO ₂	0.03	0.01	0.00	0.00	0.00	0.01	0.01	0.00	0.01	0.01
Cr ₂ O ₃	0.25	0.28	0.25	0.42	0.36	0.39	0.40	0.97	0.82	0.58
V ₂ O ₃	0.00	0.03	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.04	0.00
Ga ₂ O ₃	0.00	0.00	0.00	0.00	0.04	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
CaO	0.00	0.00	0.00	0.01	0.00	0.00	0.01	0.00	0.00	0.01
FeO	0.32	0.17	0.15	0.21	0.16	0.19	0.18	0.55	0.52	0.33
MgO	0.00	0.02	0.00	0.00	0.01	0.00	0.01	0.01	0.00	0.00
MnO	0.04	0.00	0.01	0.00	0.01	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
K ₂ O	0.03	0.01	0.00	0.01	0.00	0.01	0.00	0.00	0.00	0.00
Na ₂ O	0.01	0.00	0.01	0.00	0.00	0.00	0.00	0.01	0.00	0.00
Total	100.14	100.46	99.83	100.73	100.79	100.58	99.74	100.85	101.12	99.52
Al	1.9913	1.9921	1.9950	1.9922	1.9930	1.9928	1.9926	1.9815	1.9835	1.9882
Si	0.0010	0.0011	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0003
Ti	0.0003	0.0002	0.0000	0.0000	0.0000	0.0001	0.0001	0.0000	0.0002	0.0002
Cr	0.0033	0.0037	0.0034	0.0056	0.0049	0.0052	0.0054	0.0129	0.0109	0.0079
V	0.0000	0.0003	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0005	0.0000
Ga	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0005	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000
Ca	0.0000	0.0000	0.0000	0.0001	0.0000	0.0000	0.0001	0.0000	0.0000	0.0002
Fe	0.0045	0.0024	0.0021	0.0030	0.0022	0.0026	0.0026	0.0078	0.0073	0.0047
Mg	0.0000	0.0005	0.0000	0.0000	0.0002	0.0000	0.0001	0.0003	0.0000	0.0001
Mn	0.0005	0.0000	0.0001	0.0000	0.0001	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000
K	0.0006	0.0002	0.0000	0.0001	0.0000	0.0002	0.0000	0.0000	0.0001	0.0000
Na	0.0004	0.0000	0.0004	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0004	0.0000	0.0000
Total	2.0019	2.0007	2.0010	2.0011	2.0008	2.0009	2.0009	2.0030	2.0024	2.0015

ค่าจากการศึกษาองค์ประกอบทางเคมีของพลาสติกทั้งหมดในบางตัวอย่างโดยเครื่อง EPMA กลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T)

Code	T6-1	T6-1	T6-1	T6-3	T6-3	T6-3	T6-3	T6-3	T6-3	T6-3	T6-4	T6-4
Al ₂ O ₃	99.53	99.81	99.36	99.73	99.50	99.93	100.27	16.74	15.89	15.78	99.21	100.47
SiO ₂	0.01	0.01	0.01	0.01	0.00	0.02	0.00	43.72	43.08	42.03	0.04	0.00
TiO ₂	0.01	0.00	0.00	0.03	0.03	0.04	0.03	0.37	0.37	0.40	0.01	0.01
Cr ₂ O ₃	0.45	0.29	0.32	0.43	0.42	0.42	0.51	0.52	0.55	0.59	0.23	0.19
V ₂ O ₃	0.00	0.00	0.00	0.02	0.00	0.00	0.00	0.03	0.03	0.02	0.01	0.01
Ga ₂ O ₃	0.09	0.04	0.00	0.00	0.00	0.00	0.01	0.00	0.00	0.05	0.00	0.06
CaO	0.00	0.00	0.01	0.00	0.01	0.00	0.00	11.24	10.48	10.39	0.00	0.00
FeO	0.20	0.17	0.19	0.13	0.12	0.13	0.14	5.59	5.45	5.38	0.19	0.24
MgO	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.02	0.00	15.52	15.16	14.87	0.02	0.01
MnO	0.00	0.00	0.03	0.00	0.00	0.00	0.00	0.11	0.09	0.11	0.01	0.01
K ₂ O	0.00	0.01	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.17	0.14	0.14	0.01	0.00
Na ₂ O	0.00	0.01	0.00	0.01	0.00	0.00	0.00	1.50	1.28	1.24	0.00	0.01
Total	100.31	100.34	99.93	100.37	100.11	100.57	100.98	95.56	92.58	91.06	99.73	101.01
Al	1.9907	1.9937	1.9932	1.9921	1.9925	1.9916	1.9913	3.0221	2.9496	2.9826	1.9935	1.9940
Si	0.0002	0.0001	0.0002	0.0002	0.0000	0.0004	0.0000	6.6049	6.6920	6.6480	0.0006	0.0000
Ti	0.0001	0.0000	0.0001	0.0003	0.0004	0.0005	0.0004	0.0425	0.0443	0.0480	0.0001	0.0001
Cr	0.0060	0.0038	0.0043	0.0057	0.0057	0.0056	0.0068	0.0629	0.0678	0.0745	0.0030	0.0025
V	0.0000	0.0000	0.0000	0.0002	0.0000	0.0000	0.0000	0.0027	0.0034	0.0021	0.0001	0.0001
Ga	0.0009	0.0004	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0001	0.0000	0.0000	0.0049	0.0000	0.0007
Ca	0.0000	0.0000	0.0002	0.0000	0.0001	0.0000	0.0000	1.5645	1.5004	1.5153	0.0001	0.0000
Fe	0.0028	0.0025	0.0027	0.0019	0.0017	0.0019	0.0020	0.7153	0.7181	0.7217	0.0028	0.0034
Mg	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0001	0.0005	0.0000	3.5408	3.5564	3.5530	0.0005	0.0003
Mn	0.0000	0.0000	0.0004	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0139	0.0121	0.0148	0.0001	0.0001
K	0.0000	0.0002	0.0000	0.0000	0.0000	0.0001	0.0000	0.0332	0.0275	0.0284	0.0002	0.0000
Na	0.0000	0.0003	0.0000	0.0002	0.0000	0.0000	0.0000	0.4450	0.3904	0.3854	0.0000	0.0004
Total	2.0009	2.0011	2.0010	2.0006	2.0005	2.0006	2.0005	16.0479	15.9622	15.9789	2.0010	2.0015

ค่าจากการศึกษาองค์ประกอบทางเคมีของพลาสติกทั่วไปในบางตัวอย่างโดยเครื่อง EPMA กลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T)

Code	T6-4	T6-7	T6-7	T6-7
Al ₂ O ₃	100.09	100.45	99.92	99.09
SiO ₂	0.00	0.00	0.00	0.00
TiO ₂	0.01	0.03	0.00	0.03
Cr ₂ O ₃	0.22	0.31	0.32	0.34
V ₂ O ₃	0.00	0.00	0.00	0.05
Ga ₂ O ₃	0.01	0.00	0.10	0.00
CaO	0.02	0.01	0.01	0.00
FeO	0.32	0.16	0.13	0.18
MgO	0.00	0.00	0.00	0.00
MnO	0.00	0.04	0.00	0.00
K ₂ O	0.01	0.00	0.00	0.00
Na ₂ O	0.01	0.00	0.00	0.00
Total	100.68	101.03	100.49	99.70

Al	1.9936	1.9934	1.9932	1.9927
Si	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000
Ti	0.0001	0.0004	0.0001	0.0004
Cr	0.0029	0.0041	0.0043	0.0046
V	0.0000	0.0000	0.0000	0.0005
Ga	0.0001	0.0000	0.0010	0.0000
Ca	0.0003	0.0002	0.0002	0.0000
Fe	0.0045	0.0022	0.0018	0.0025
Mg	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000
Mn	0.0001	0.0006	0.0000	0.0000
K	0.0001	0.0000	0.0000	0.0000
Na	0.0002	0.0000	0.0000	0.0000
Total	2.0018	2.0008	2.0007	2.0007

ค่าจากการศึกษาองค์ประกอบทางเคมีของผลอยทับทิมในบางตัวอย่างโดยเครื่อง EPMA กลุ่มคุณภาพดี (กลุ่ม S)

Code	S1-1	S1-1	S1-2	S1-2	S1-2	S1-2	S1-2	S1-2	S1-3	S1-3	S1-3	S1-3
Al2O3	100.17	98.22	100.18	100.59	100.21	17.45	17.32	16.53	99.89	101.03	101.62	101.36
SiO2	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	42.04	44.52	42.82	0.03	0.02	0.01	0.01
TiO2	0.01	0.00	0.02	0.03	0.02	0.31	0.28	0.28	0.00	0.03	0.01	0.00
Cr2O3	0.55	0.56	0.20	0.15	0.17	0.19	0.27	0.23	0.11	0.13	0.09	0.10
V2O3	0.02	0.00	0.01	0.02	0.00	0.00	0.07	0.00	0.00	0.00	0.00	0.02
Ga2O3	0.02	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.05	0.00	0.05	0.02	0.03	0.00
CaO	0.01	0.01	0.00	0.02	0.01	11.10	10.49	10.22	0.01	0.00	0.00	0.01
FeO	0.20	0.21	0.22	0.19	0.22	6.31	6.32	6.14	0.15	0.14	0.17	0.15
MgO	0.00	0.01	0.00	0.00	0.00	14.43	14.77	14.72	0.01	0.00	0.01	0.00
MnO	0.01	0.00	0.00	0.00	0.01	0.09	0.09	0.09	0.02	0.00	0.05	0.03
K2O	0.00	0.00	0.00	0.01	0.00	0.37	0.36	0.36	0.00	0.00	0.00	0.01
Na2O	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	1.69	1.50	1.33	0.00	0.00	0.01	0.00
Total	101.00	99.02	100.66	101.04	100.64	94.02	96.08	92.76	100.28	101.39	102.05	101.69

Al	1.9902	1.9902	1.9949	1.9951	1.9951	3.2201	3.1035	3.0699	1.9954	1.9959	1.9958	1.9965
Si	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	6.4920	6.6754	6.6548	0.0005	0.0003	0.0002	0.0001
Ti	0.0001	0.0000	0.0003	0.0004	0.0003	0.0366	0.0319	0.0328	0.0000	0.0004	0.0001	0.0000
Cr	0.0073	0.0076	0.0026	0.0020	0.0022	0.0238	0.0326	0.0281	0.0015	0.0017	0.0012	0.0013
V	0.0002	0.0000	0.0001	0.0002	0.0000	0.0000	0.0065	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0003
Ga	0.0002	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0049	0.0000	0.0006	0.0002	0.0004	0.0000
Ca	0.0001	0.0001	0.0000	0.0004	0.0001	1.5794	1.4500	1.4631	0.0001	0.0000	0.0000	0.0002
Fe	0.0028	0.0030	0.0031	0.0027	0.0030	0.8264	0.8031	0.8082	0.0021	0.0020	0.0023	0.0021
Mg	0.0000	0.0001	0.0000	0.0000	0.0000	3.3666	3.3450	3.4548	0.0003	0.0000	0.0001	0.0000
Mn	0.0002	0.0000	0.0000	0.0000	0.0001	0.0122	0.0113	0.0125	0.0002	0.0000	0.0007	0.0004
K	0.0000	0.0001	0.0000	0.0001	0.0000	0.0729	0.0688	0.0719	0.0000	0.0001	0.0000	0.0003
Na	0.0000	0.0000	0.0001	0.0000	0.0001	0.5123	0.4408	0.4064	0.0001	0.0000	0.0004	0.0000
Total	2.0010	2.0011	2.0010	2.0010	2.0011	16.1421	15.9738	16.0026	2.0008	2.0005	2.0012	2.0010

ค่าจากการศึกษาองค์ประกอบทางเคมีของผลอยทับทิมในบางตัวอย่างโดยเครื่อง EPMA กลุ่มคุณภาพดี (กลุ่ม S)

Code	S2-2	S2-2	S2-2	S2-2	S2-2	S2-2	S2-2	S2-5	S2-5	S2-5	S2-5
Al ₂ O ₃	99.92	99.69	35.16	31.83	16.51	16.28	16.18	98.83	99.69	99.49	99.54
SiO ₂	0.01	0.00	43.68	40.87	41.47	45.69	45.70	0.01	0.00	0.02	0.01
TiO ₂	0.01	0.00	0.00	0.01	0.37	0.37	0.37	0.02	0.01	0.02	0.00
Cr ₂ O ₃	0.30	0.33	0.02	0.00	0.34	0.31	0.29	0.44	0.43	0.53	0.56
V ₂ O ₃	0.00	0.01	0.00	0.00	0.05	0.02	0.07	0.00	0.04	0.00	0.00
Ga ₂ O ₃	0.01	0.00	0.06	0.00	0.05	0.10	0.00	0.00	0.00	0.05	0.00
CaO	0.00	0.00	19.36	17.72	11.54	10.99	11.18	0.00	0.00	0.00	0.01
FeO	0.16	0.16	0.06	0.15	5.96	6.11	5.92	0.14	0.18	0.20	0.15
MgO	0.00	0.00	0.00	0.00	15.95	15.95	16.14	0.02	0.00	0.00	0.00
MnO	0.00	0.00	0.00	0.04	0.08	0.11	0.10	0.00	0.03	0.00	0.00
K ₂ O	0.02	0.01	0.02	0.01	0.28	0.27	0.26	0.00	0.00	0.00	0.00
Na ₂ O	0.01	0.01	0.46	0.42	1.59	1.45	1.43	0.00	0.02	0.00	0.00
Total	100.44	100.22	98.86	91.05	94.24	97.69	97.72	99.46	100.40	100.32	100.31

Al	1.9940	1.9938	0.7466	0.7327	3.0500	2.8689	2.8503	1.9918	1.9914	1.9898	1.9907
Si	0.0001	0.0000	0.7762	0.7874	6.4143	6.7394	6.7397	0.0002	0.0000	0.0003	0.0002
Ti	0.0001	0.0000	0.0000	0.0002	0.0437	0.0419	0.0411	0.0002	0.0001	0.0003	0.0000
Cr	0.0040	0.0044	0.0003	0.0000	0.0419	0.0364	0.0346	0.0059	0.0057	0.0071	0.0075
V	0.0000	0.0001	0.0000	0.0000	0.0055	0.0023	0.0064	0.0000	0.0005	0.0000	0.0000
Ga	0.0001	0.0000	0.0007	0.0000	0.0046	0.0100	0.0000	0.0000	0.0000	0.0005	0.0000
Ca	0.0000	0.0000	0.3170	0.3146	1.6444	1.4943	1.5200	0.0000	0.0000	0.0000	0.0002
Fe	0.0022	0.0023	0.0009	0.0025	0.7809	0.7635	0.7405	0.0020	0.0026	0.0028	0.0022
Mg	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	3.7266	3.5536	3.5958	0.0004	0.0000	0.0000	0.0000
Mn	0.0000	0.0000	0.0000	0.0006	0.0101	0.0141	0.0120	0.0000	0.0005	0.0000	0.0000
K	0.0004	0.0002	0.0004	0.0001	0.0560	0.0507	0.0503	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000
Na	0.0003	0.0002	0.0161	0.0160	0.4817	0.4208	0.4156	0.0001	0.0005	0.0000	0.0000
Total	2.0012	2.0010	1.8583	1.8541	16.2598	15.9958	16.0065	2.0008	2.0013	2.0007	2.0007

ค่าจากการศึกษาองค์ประกอบทางเคมีของผลอยทับทิมในบางตัวอย่างโดยเครื่อง EPMA กลุ่มคุณภาพดี (กลุ่ม S)

Code	S3-1	S3-1	S3-1	S3-1	S5-2	S5-2	S5-2	S5-2	S5-3	S5-3	S5-3	S5-3
Al2O3	100.22	99.53	99.11	100.84	100.19	100.25	101.17	100.73	100.87	100.98	101.23	101.02
SiO2	0.02	0.00	0.00	0.00	0.00	0.03	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
TiO2	0.02	0.04	0.04	0.00	0.02	0.02	0.00	0.02	0.02	0.02	0.00	0.01
Cr2O3	0.32	0.35	0.36	0.33	0.41	0.42	0.42	0.49	0.42	0.45	0.46	0.49
V2O3	0.00	0.00	0.00	0.01	0.00	0.00	0.00	0.00	0.04	0.00	0.00	0.00
Ga2O3	0.00	0.05	0.06	0.00	0.04	0.00	0.00	0.00	0.02	0.02	0.00	0.00
CaO	0.00	0.02	0.00	0.02	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
FeO	0.17	0.15	0.17	0.18	0.14	0.26	0.15	0.11	0.16	0.14	0.17	0.20
MgO	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.01	0.01	0.00	0.00	0.00	0.02	0.00
MnO	0.00	0.01	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
K2O	0.00	0.00	0.01	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.01	0.01	0.00
Na2O	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.01
Total	100.79	100.15	99.75	101.42	100.79	100.99	101.76	101.36	101.53	101.63	101.89	101.74

Al	1.9933	1.9925	1.9921	1.9935	1.9926	1.9908	1.9929	1.9923	1.9920	1.9921	1.9919	1.9914
Si	0.0003	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0005	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000
Ti	0.0003	0.0005	0.0005	0.0000	0.0002	0.0002	0.0000	0.0002	0.0002	0.0003	0.0000	0.0002
Cr	0.0042	0.0047	0.0048	0.0044	0.0054	0.0056	0.0056	0.0064	0.0055	0.0059	0.0061	0.0064
V	0.0000	0.0000	0.0000	0.0001	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0004	0.0000	0.0000	0.0000
Ga	0.0000	0.0005	0.0007	0.0000	0.0004	0.0000	0.0000	0.0000	0.0002	0.0002	0.0000	0.0000
Ca	0.0001	0.0002	0.0000	0.0003	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0001	0.0000
Fe	0.0024	0.0021	0.0025	0.0025	0.0019	0.0036	0.0022	0.0015	0.0023	0.0019	0.0023	0.0028
Mg	0.0000	0.0000	0.0000	0.0001	0.0001	0.0002	0.0002	0.0000	0.0000	0.0000	0.0004	0.0000
Mn	0.0000	0.0001	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000
K	0.0000	0.0001	0.0002	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0001	0.0001	0.0002	0.0000
Na	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0001	0.0000	0.0000	0.0000	0.0005
Total	2.0006	2.0007	2.0008	2.0010	2.0006	2.0010	2.0008	2.0005	2.0008	2.0006	2.0011	2.0012

ค่าจากการศึกษาองค์ประกอบทางเคมีของผลอยทับทิมในบางตัวอย่างโดยเครื่อง EPMA กลุ่มคุณภาพดี (กลุ่ม S)

Code	S4-2	S4-2	S4-2	S4-2	S4-4	S4-4	S4-4	S4-4	S4-4	S4-4	S4-4
Al ₂ O ₃	99.23	99.57	98.55	99.71	98.69	100.66	100.44	16.60	16.70	16.17	16.30
SiO ₂	0.03	0.01	0.02	0.00	0.00	0.01	0.02	45.08	41.96	41.42	43.78
TiO ₂	0.03	0.02	0.02	0.00	0.02	0.00	0.01	0.25	0.22	0.26	0.18
Cr ₂ O ₃	0.37	0.40	0.35	0.31	0.35	0.38	0.37	0.78	0.87	0.80	0.54
V ₂ O ₃	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.01	0.00	0.01	0.01	0.07	0.03
Ga ₂ O ₃	0.00	0.04	0.02	0.08	0.00	0.00	0.03	0.00	0.02	0.00	0.01
CaO	0.00	0.00	0.00	0.01	0.01	0.00	0.00	11.35	11.13	11.16	11.33
FeO	0.16	0.15	0.17	0.18	0.18	0.15	0.19	6.79	6.89	6.94	5.34
MgO	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	16.35	15.28	14.74	15.68
MnO	0.00	0.00	0.03	0.01	0.00	0.00	0.00	0.13	0.07	0.08	0.12
K ₂ O	0.01	0.01	0.00	0.01	0.00	0.00	0.00	0.31	0.32	0.28	0.18
Na ₂ O	0.00	0.00	0.02	0.00	0.00	0.00	0.01	1.78	1.67	1.57	1.52
Total	99.85	100.21	99.18	100.33	99.29	101.21	101.07	99.47	95.15	93.51	95.02

Al	1.9922	1.9922	1.9920	1.9930	1.9931	1.9932	1.9924	2.8985	3.0625	3.0210	2.9565
Si	0.0006	0.0002	0.0004	0.0000	0.0000	0.0001	0.0003	6.5889	6.4419	6.4781	6.6474
Ti	0.0004	0.0003	0.0003	0.0000	0.0003	0.0001	0.0001	0.0283	0.0261	0.0311	0.0203
Cr	0.0049	0.0053	0.0047	0.0041	0.0047	0.0051	0.0049	0.0912	0.1068	0.0999	0.0656
V	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0001	0.0000	0.0010	0.0010	0.0074	0.0027
Ga	0.0000	0.0004	0.0002	0.0009	0.0000	0.0000	0.0004	0.0000	0.0016	0.0000	0.0006
Ca	0.0000	0.0000	0.0000	0.0002	0.0001	0.0000	0.0000	1.5286	1.5747	1.6080	1.5852
Fe	0.0022	0.0022	0.0025	0.0026	0.0026	0.0021	0.0027	0.8409	0.8964	0.9199	0.6870
Mg	0.0001	0.0000	0.0000	0.0000	0.0001	0.0000	0.0000	3.6083	3.5431	3.4807	3.5948
Mn	0.0000	0.0000	0.0004	0.0001	0.0000	0.0000	0.0000	0.0167	0.0092	0.0105	0.0154
K	0.0003	0.0002	0.0000	0.0002	0.0000	0.0000	0.0000	0.0586	0.0627	0.0564	0.0353
Na	0.0000	0.0000	0.0007	0.0001	0.0000	0.0000	0.0002	0.5118	0.5026	0.4837	0.4532
Total	2.0007	2.0007	2.0012	2.0012	2.0008	2.0007	2.0009	16.1727	16.2287	16.1967	16.0640

ภาคผนวก ข-1

ลักษณะทางกายภาพและสมบัติเฉพาะทางอัญมณีของตัวอย่างผลอยทับทิม แหล่งมอนเตปายร์ ประเทศโมเนซิค หลังการปรับปรุงคุณภาพ

กลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T)

No.	Sample ID.	Size(ct.)	Color	RI		Birefringence	SG	Fluorescence	
				n_e	n_o			SW	LW
1	T1-1	0.393	R 4/5	1.762	1.769	0.007	3.977	Weak (Red)	Strong (Red)
2	T1-2	0.949	R 5/3	1.761	1.770	0.009	4.007	Modurate (Red)	Strong (Red)
3	T1-3	1.240	stpR 5/4	1.759	1.768	0.009	3.992	Weak (Red)	Strong (Red)
4	T1-4	0.473	PR/RP 4/5	1.761	1.768	0.007	3.943	Weak (Red)	Strong (Red)
5	T1-6	0.672	R 4/5	1.760	1.768	0.008	3.997	Modurate (Red)	Strong (Red)
6	T1-8	0.245	stpR 6/4	1.762	1.768	0.006	3.863	Innert (Red)	Strong (Red)
7	T1-9	0.730	stpR 5/4	1.760	1.768	0.008	3.949	Weak (Red)	Strong (Red)
8	T1-10	7.123	R 7/4	1.763	1.770	0.007	3.966	Weak (Red)	Strong (Red)
9	T1-11	6.308	R 7/4	1.762	1.772	0.010	3.960	Modurate (Red)	Strong (Red)
10	T2-1	0.563	R 7/4	1.760	1.770	0.010	4.033	Innert (Red)	Strong (Red)
11	T2-3	1.200	slpr 6/4	1.762	1.770	0.008	3.884	Weak (Red)	Strong (Red)
12	T2-4	1.880	R 6/5	1.759	1.764	0.005	3.959	Innert (Red)	Strong (Red)
13	T2-5	0.816	R 6/5	1.762	1.770	0.008	3.934	Innert (Red)	Strong (Red)

ลักษณะทางกายภาพและสมบัติเฉพาะทางอัญมณีของตัวอย่างพลาสติกทับทิม แหล่งมอนเตเปรียร์ ประเทศโมเน็ติก หลังการปรับปรุงคุณภาพ

กลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T)

No.	Sample ID.	Size(ct.)	Color	RI		Birefringence	SG	Fluorescence	
				n_e	n_o			SW	LW
14	T2-6	0.797	PR/RP 4/5	1.759	1.764	0.005	3.986	Weak (Red)	Strong (Red)
15	T2-7	0.664	R 4/5	1.760	1.770	0.010	3.881	Innert (Red)	Strong (Red)
16	T2-8	0.826	R 6/5	1.762	1.769	0.007	3.946	Weak (Red)	Strong (Red)
17	T2-10	0.692	R 2/2	1.767	1.771	0.004	3.995	Innert (Red)	Modurate (Red)
18	T2-11	0.418	slpR 5/4	1.759	1.769	0.010	3.936	Innert (Red)	Modurate (Red)
19	T2-12	0.842	R 4/3	1.759	1.768	0.009	4.022	Weak (Red)	Modurate (Red)
20	T2-13	0.616	stpR 5/4	1.760	1.768	0.008	3.986	Weak (Red)	Strong (Red)
21	T2-14	0.678	stpR 6/4	1.761	1.770	0.009	4.010	Weak (Red)	Strong (Red)
22	T2-15	0.893	PR/RP 4/5	1.762	1.770	0.008	3.905	Weak (Red)	Strong (Red)
23	T2-16	0.539	PR/RP 4/5	1.770	1.778	0.008	3.885	Innert (Red)	Strong (Red)
24	T2-17	0.495	PR/RP 4/5	1.767	1.772	0.005	3.867	Innert (Red)	Strong (Red)
25	T2-18	0.757	slpR 5/4	1.764	1.772	0.008	3.988	Innert (Red)	Strong (Red)
26	T3-1	0.439	PR/RP 4/5	1.768	1.770	0.002	3.989	Innert (Red)	Strong (Red)
27	T3-2	0.763	R 7/3	1.760	1.768	0.008	3.999	Innert (Red)	Strong (Red)
28	T3-3	1.156	R 4/3	1.760	1.770	0.010	3.960	Innert (Red)	Strong (Red)

ลักษณะทางกายภาพและสมบัติเฉพาะทางอัญมณีของตัวอย่างพลาสติกทั้งหมด แหล่งมอนเตปวยซ์ ประเทศโมเนซีมีคุณภาพ

กลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T)

No.	Sample ID.	Size(ct.)	Color	RI		Birefringence	SG	Fluorescence	
				n_e	n_o			SW	LW
29	T3-4	0.491	PR/RP 5/3	1.762	1.767	0.005	3.995	Innert (Red)	Strong (Red)
30	T4-1	0.829	oR 8/3	1.764	1.770	0.006	3.948	Innert (Red)	Modurate (Red)
31	T4-2	0.902	oR 8/3	1.762	1.768	0.006	3.962	Innert (Red)	Strong (Red)
32	T4-3	0.645	oR 8/3	1.762	1.770	0.008	3.943	Innert (Red)	Modurate (Red)
33	T4-4	1.471	R 7/4	1.761	1.768	0.007	3.947	Innert (Red)	Strong (Red)
34	T4-5	0.842	OR/RO 5/4	1.760	1.768	0.008	4.010	Innert (Red)	Strong (Red)
35	T4-6	1.268	R 6/5	1.756	1.764	0.008	3.930	Modurate (Red)	Strong (Red)
36	T4-7	0.573	stpR 6/4	1.762	1.770	0.008	3.890	Innert (Red)	Modurate (Red)
37	T4-8	0.631	R 6/3	1.764	1.771	0.007	3.906	Modurate (Red)	Strong (Red)
38	T4-9	0.457	R 6/5	1.762	1.771	0.009	3.921	Innert (Red)	Strong (Red)
39	T4-10	0.795	oR 6/3	1.760	1.770	0.010	3.879	Weak (Red)	Strong (Red)
40	T4-11	1.174	R 6/5	1.762	1.770	0.008	3.916	Innert (Red)	Strong (Red)
41	T4-12	0.766	stpR 6/4	1.762	1.770	0.008	3.942	Innert (Red)	Strong (Red)
42	T4-13	0.656	stprR 5/4	1.762	1.769	0.007	3.952	Innert (Red)	Strong (Red)
43	T4-14	0.697	R 6/3	1.762	1.768	0.006	3.987	Weak (Red)	Strong (Red)

ລັກສະນະທາງກາຍກາພແລະສມບັດໃຊ້ພາທາອັນມົນີຂອງຕົວອ່າງພດຍິ່ງທັບທຶນ ແຫ່ງມອນເຕປ່ວຍໜີ ປະເທດໂນເຊເມບີກ ລັງກາວປັບປຸງຄຸນກາພ

ກລຸ່ມຄຸນກາພປານກລາງ-ສູງ (ກລຸ່ມ T)

No.	Sample ID.	Size(ct.)	Color	RI		Birefringence	SG	Fluorescence	
				n_e	n_o			SW	LW
44	T5-2	1.313	oR 8/3	1.760	1.768	0.008	3.952	Innert (Red)	Modurate (Red)
45	T5-3	0.656	oR 8/3	1.762	1.768	0.006	3.933	Innert (Red)	Modurate (Red)
46	T5-4	0.794	OR/RO 7/4	1.762	1.770	0.008	3.969	Innert (Red)	Modurate (Red)
47	T5-5	0.642	OR/RO 7/4	1.760	1.768	0.008	3.930	Innert (Red)	Modurate (Red)
48	T6-1	0.672	rO 4/3	1.761	1.770	0.009	3.965	Innert (Red)	Strong (Red)
49	T6-2	0.823	oR 3/4	1.760	1.770	0.010	4.005	Innert (Red)	Strong (Red)
50	T6-3	0.929	oR 6/4	1.762	1.770	0.008	3.930	Innert (Red)	Strong (Red)
51	T6-4	0.281	slpR 2/3	1.772	1.778	0.006	4.005	Innert (Red)	Strong (Red)
52	T6-5	0.655	RO/OR 5/4	1.760	1.769	0.009	3.951	Weak (Red)	Strong (Red)
53	T6-6	0.616	oR 4/5	1.762	1.770	0.008	3.966	Weak (Red)	Strong (Red)
54	T6-7	0.937	RO/OR 5/4	1.768	1.771	0.003	3.943	Weak (Red)	Strong (Red)
55	T6-8	0.942	rO 4/3	1.773	1.778	0.005	3.976	Weak (Red)	Strong (Red)

ภาคผนวก ข-2

ลักษณะทางกายภาพและสมบัติเฉพาะทางอัญมณีของตัวอย่างพลาสติกทั้งหมด แหล่งมอนเตปายร์ ประเทศโมเนซิค หลังการปรับปรุงคุณภาพ
กลุ่มคุณภาพต่อไปนี้ (กลุ่ม S)

No.	Sample ID.	Size(ct.)	Color	RI		Birefringence	SG	Fluorescence	
				n_e	n_o			SW	LW
56	S1-1	4.473	oR 8/3	1.762	1.770	0.008	4.017	Innert (Red)	Modurate (Red)
57	S1-2	1.078	R 5/3	1.760	1.770	0.010	4.065	Innert (Red)	Modurate (Red)
58	S1-3	2.816	PR/RP 4/2	1.768	1.773	0.005	4.092	Innert (Red)	Modurate (Red)
59	S2-1	2.851	stpR 6/4	1.761	1.770	0.009	4.037	Innert (Red)	Strong (Red)
60	S2-2	2.959	R 6/5	1.760	1.769	0.009	3.989	Innert (Red)	Modurate (Red)
61	S2-3	2.289	oR 6/4	1.762	1.770	0.008	3.989	Innert (Red)	Modurate (Red)
62	S2-4	2.223	slpR 6/3	1.762	1.771	0.009	3.964	Weak (Red)	Strong (Red)
63	S2-5	3.281	slpR 6/3	1.760	1.770	0.010	3.992	Modurate (Red)	Strong (Red)
64	S2-6	1.842	slpR 6/3	1.762	1.770	0.008	4.024	Weak (Red)	Strong (Red)
65	S3-1	0.900	stpR 6/4	1.760	1.769	0.009	4.027	Innert (Red)	Strong (Red)
66	S4-1	4.578	oR 6/4	1.760	1.770	0.010	4.011	Weak (Red)	Strong (Red)
67	S4-2	1.981	R 5/4	1.761	1.769	0.008	4.047	Weak (Red)	Strong (Red)
68	S4-3	2.009	stpR 8/3	1.762	1.770	0.008	4.030	Innert (Red)	Strong (Red)

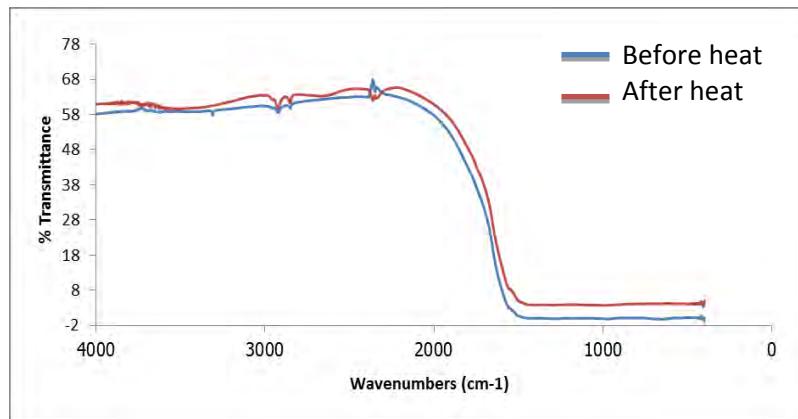
ลักษณะทางกายภาพและสมบัติเฉพาะทางอัญมณีของตัวอย่างผลอยทับทิม แหล่งมอนเตปวยซ์ ประเทศโมเนซีบิก หลังการปรับปรุงคุณภาพ
กลุ่มคุณภาพต่ำ (กลุ่ม S)

No.	Sample ID.	Size(ct.)	Color	RI		Birefringence	SG	Fluorescence	
				n_e	n_o			SW	LW
69	S4-4	1.896	stpR 5/4	1.760	1.769	0.009	4.172	Innert (Red)	Modurate (Red)
70	S5-1	2.322	oR 8/3	1.764	1.771	0.007	4.089	Innert (Red)	Modurate (Red)
71	S5-2	3.852	R 6/5	1.762	1.770	0.008	3.999	Weak (Red)	Strong (Red)
72	S5-3	1.655	stpR 6/4	1.760	1.770	0.010	4.073	Innert (Red)	Modurate (Red)
73	S5-4	2.240	R 6/5	1.760	1.770	0.010	4.039	Weak (Red)	Strong (Red)
74	S6-1	2.172	oR 6/3	1.762	1.770	0.008	4.107	Innert (Red)	Modurate (Red)

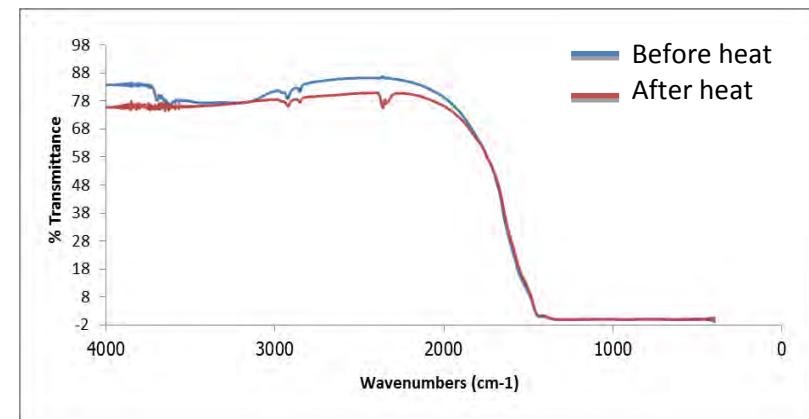
ภาคผนวก ข-3

ข้อมูลจากการวิเคราะห์ค่าการดูดกลืนแสงจากเครื่องมือ FTIR ของพลาอยท์บีทิมแหล่งมนต์ปวยซ์ ประเทศไทยเมเชมนบิค

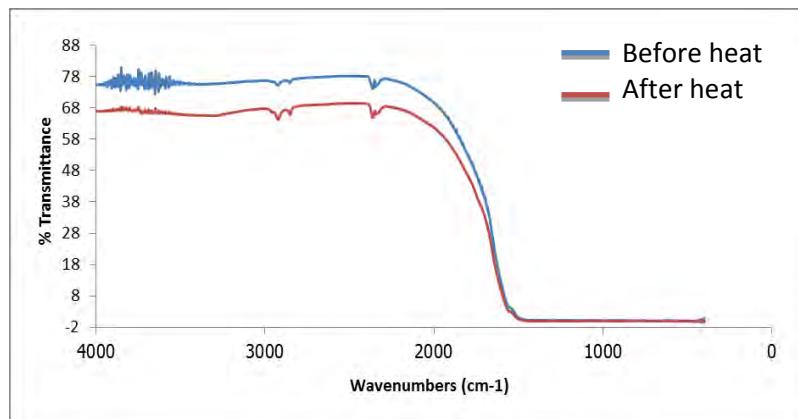
หลังการปรับปรุงคุณภาพ พลาอยท์บีทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง(กลุ่ม T)



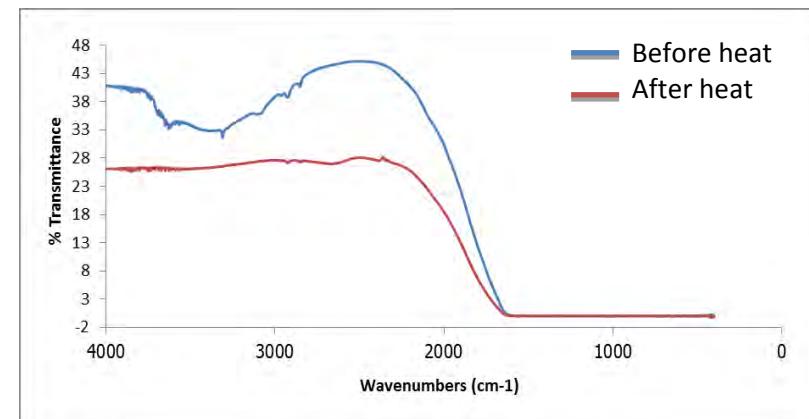
ตัวอย่างทับทิม T1-1



ตัวอย่างทับทิม T1-2



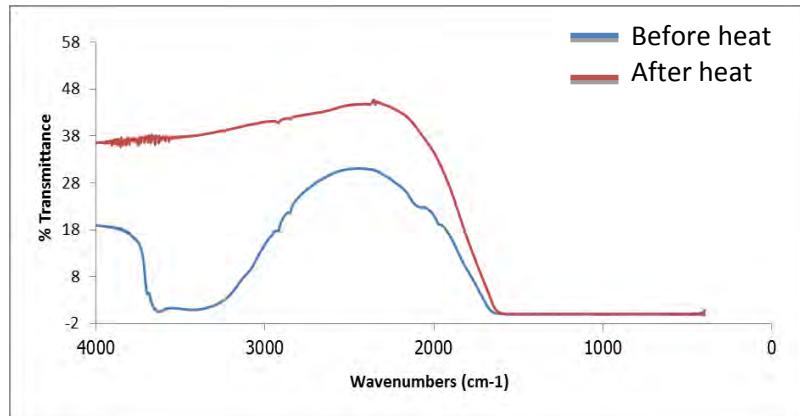
ตัวอย่างทับทิม T1-4



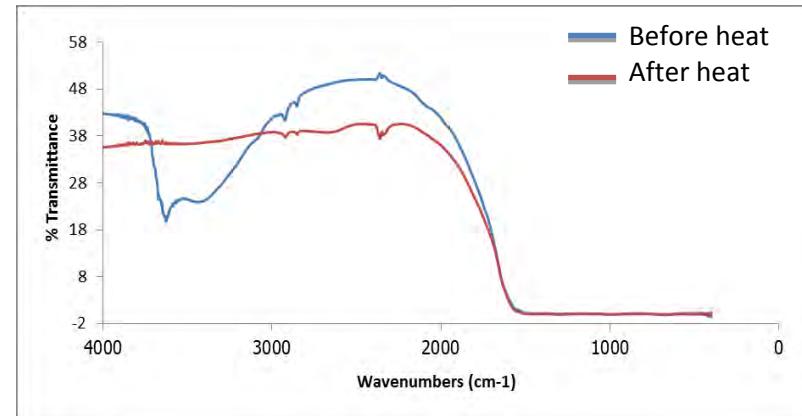
ตัวอย่างทับทิม T1-10

ข้อมูลจากการวิเคราะห์ค่าการดูดกลืนแสงจากเครื่องมือ FTIR ของผลอยทับทิมแหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศไทยเมเชมนบิก

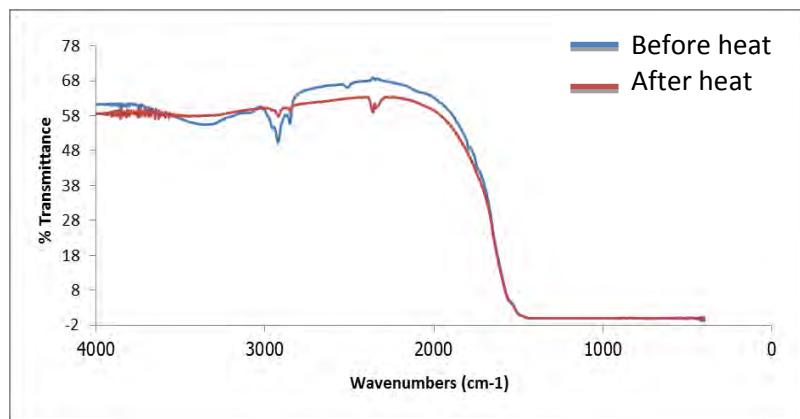
หลังการปรับปรุงคุณภาพ ผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง(กลุ่ม T)



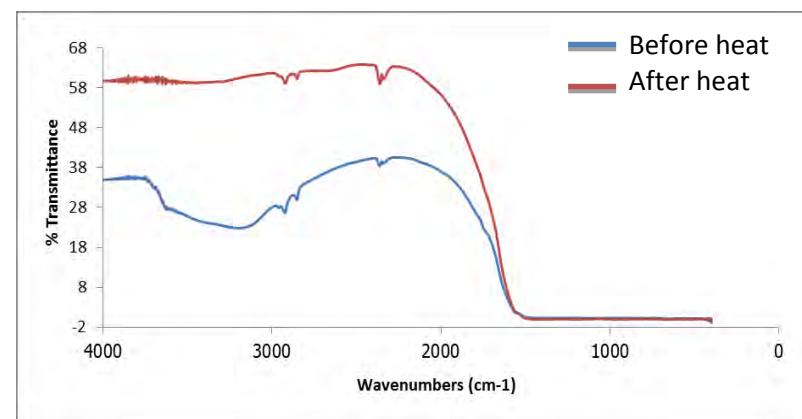
ตัวอย่างทับทิม T1-11



ตัวอย่างทับทิม T2-3



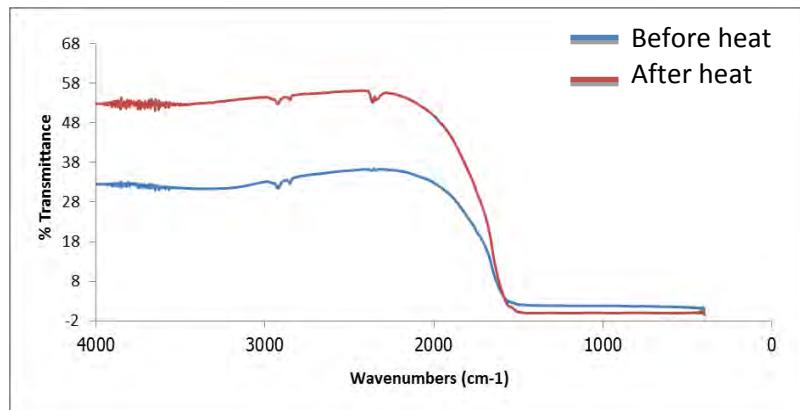
ตัวอย่างทับทิม T2-6



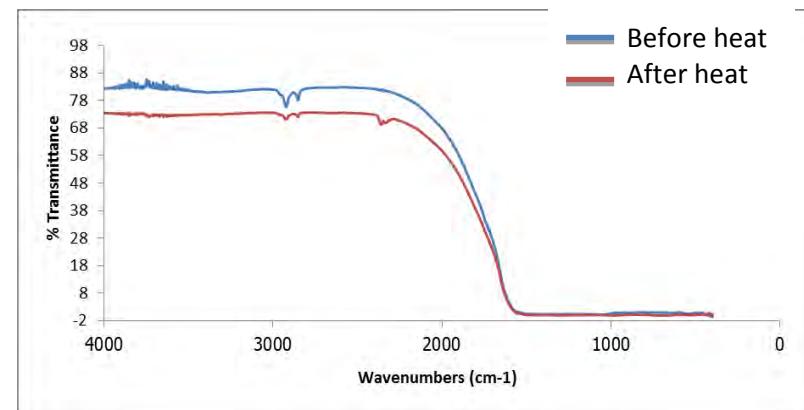
ตัวอย่างทับทิม T2-8

ข้อมูลจากการวิเคราะห์ค่าการดูดกลืนแสงจากเครื่องมือ FTIR ของผลอยทับทิมแหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศไทยเมเชมนบิก

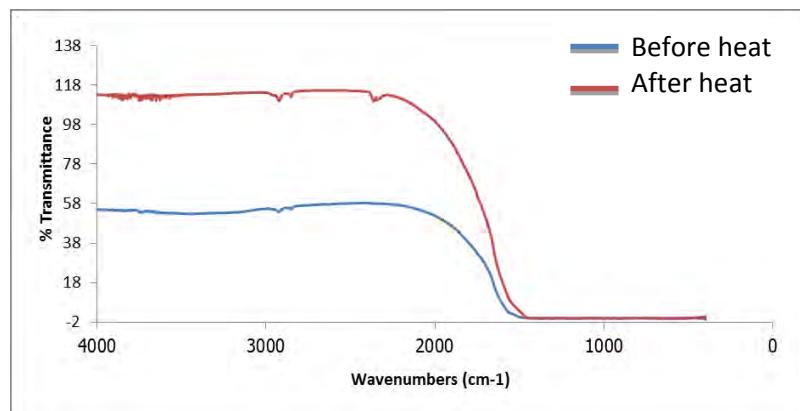
หลังการปรับปรุงคุณภาพ พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง(กลุ่ม T)



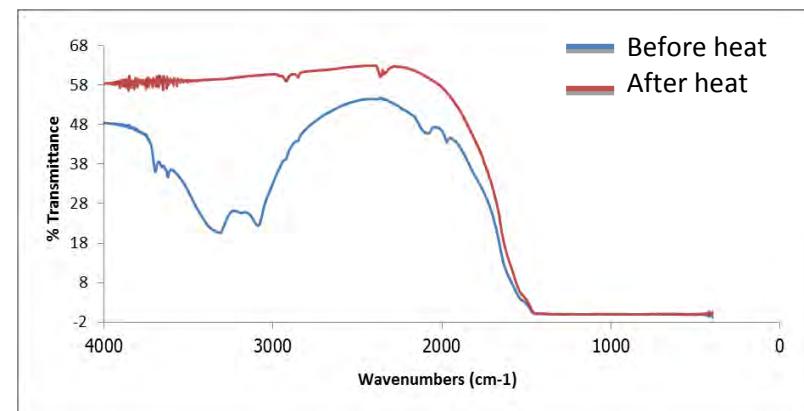
ตัวอย่างทับทิม T2-15



ตัวอย่างทับทิม T2-18



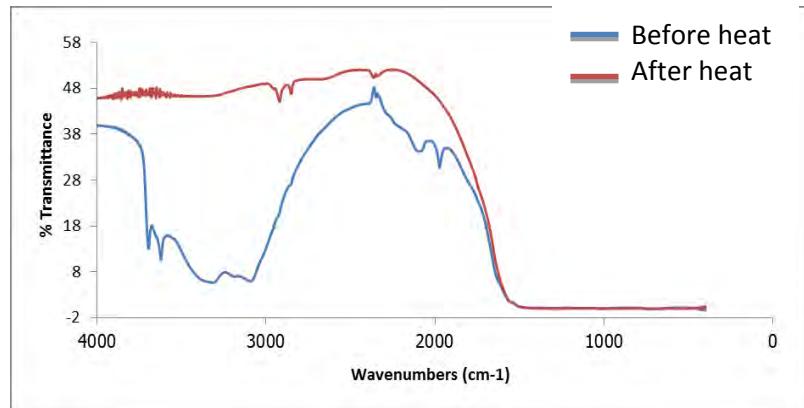
ตัวอย่างทับทิม T3-3



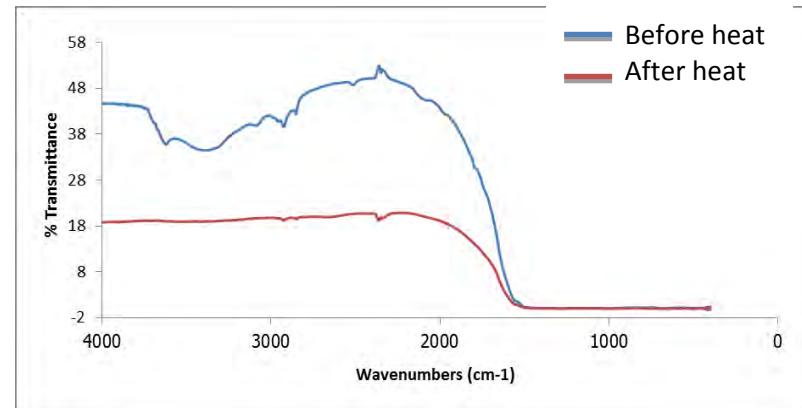
ตัวอย่างทับทิม T4-5

ข้อมูลจากการวิเคราะห์ค่าการดูดกลืนแสงจากเครื่องมือ FTIR ของผลอยทับทิมแหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศไทยเมเชมนบิก

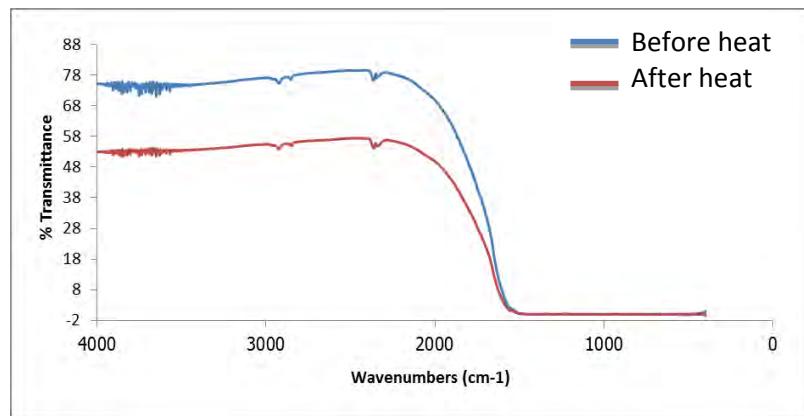
หลังการปรับปรุงคุณภาพ ผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง(กลุ่ม T)



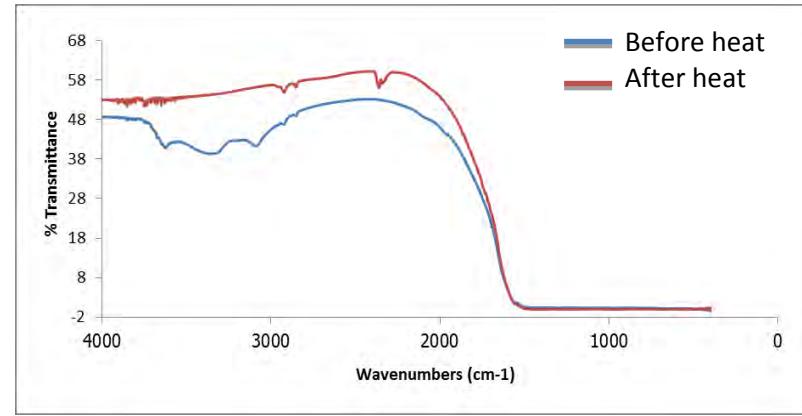
ตัวอย่างทับทิม T4-7



ตัวอย่างทับทิม T4-9



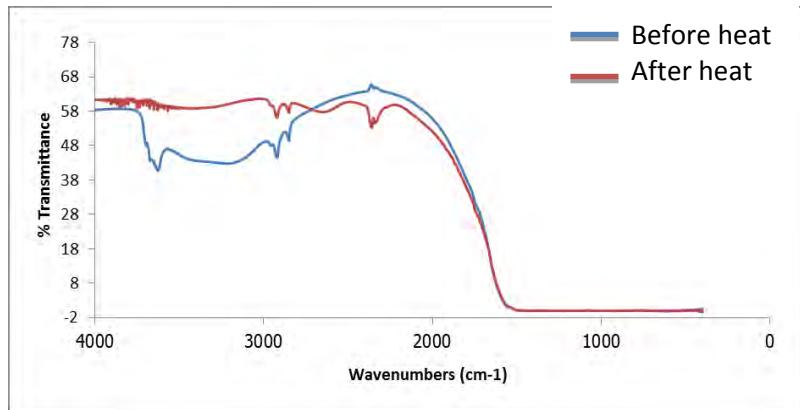
ตัวอย่างทับทิม T4-11



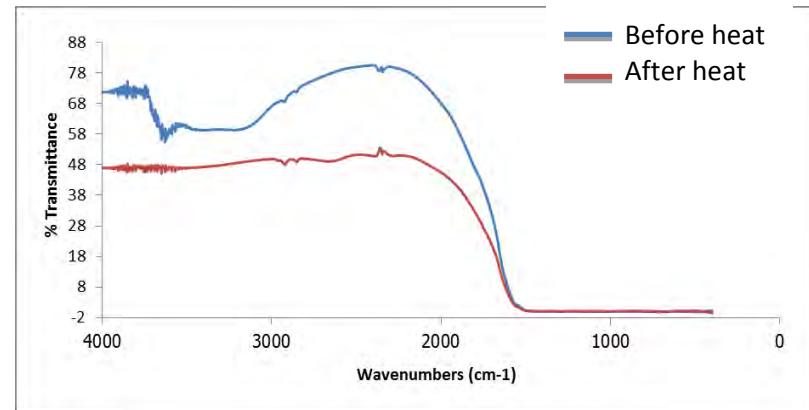
ตัวอย่างทับทิม T4-12

ข้อมูลจากการวิเคราะห์ค่าการดูดกลืนแสงจากเครื่องมือ FTIR ของผลอยทับทิมแหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศไทยเมเชมนบิก

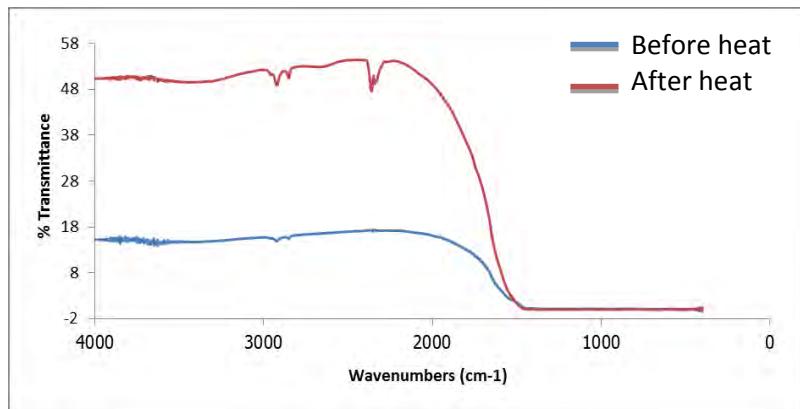
หลังการปรับปรุงคุณภาพ พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง(กลุ่ม T)



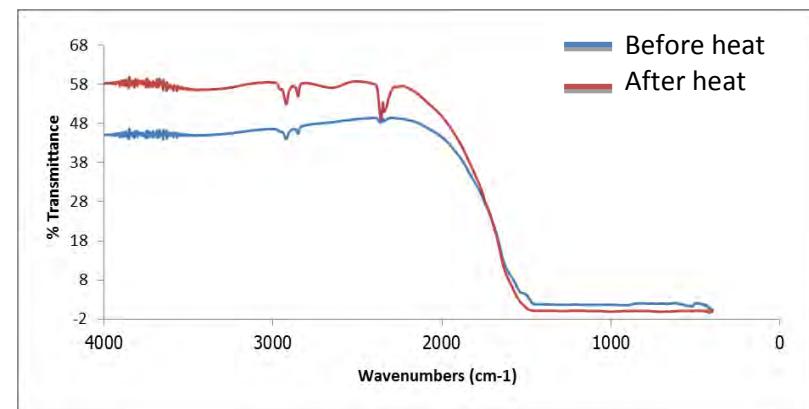
ตัวอย่างทับทิม T5-2



ตัวอย่างทับทิม T6-3



ตัวอย่างทับทิม T6-5

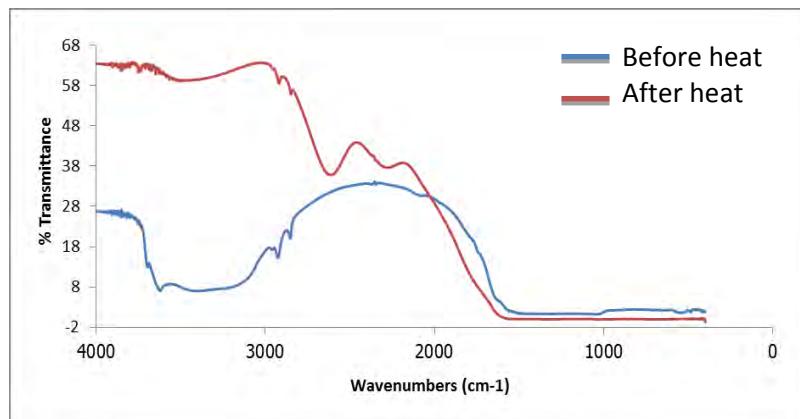


ตัวอย่างทับทิม T6-7

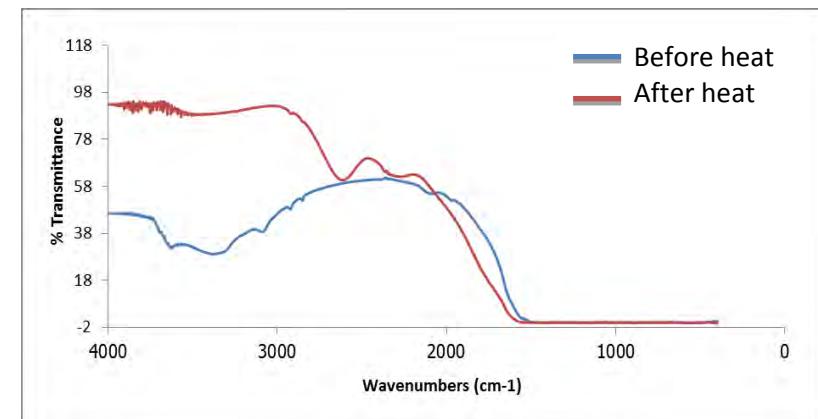
ภาคผนวก ข-4

ข้อมูลจากการวิเคราะห์ค่าการดูดกลืนแสงจากเครื่องมือ FTIR ของพลาอยท์บีทิมแหล่งมนต์ปายช์ ประเทศไทยเมเชมนบิค

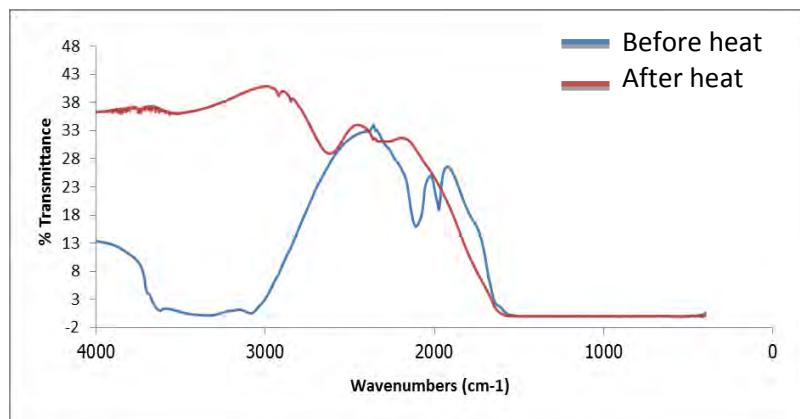
หลังการปรับปรุงคุณภาพ พลาอยท์บีทิมกลุ่มคุณภาพต่ำ (กลุ่ม S)



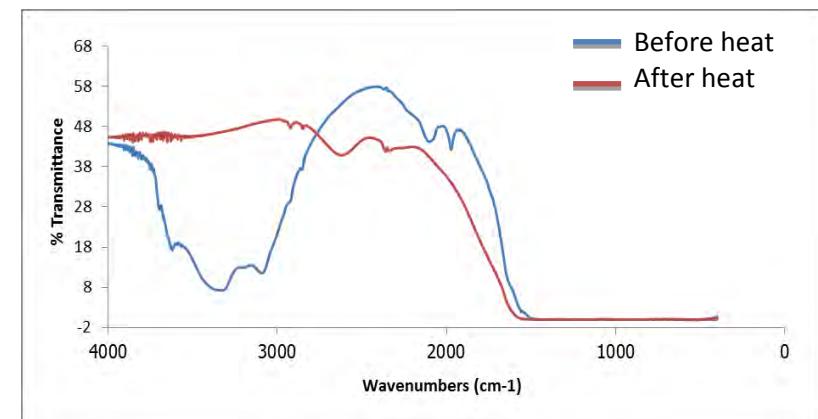
ตัวอย่างทับทิม S1-2



ตัวอย่างทับทิม S2-1



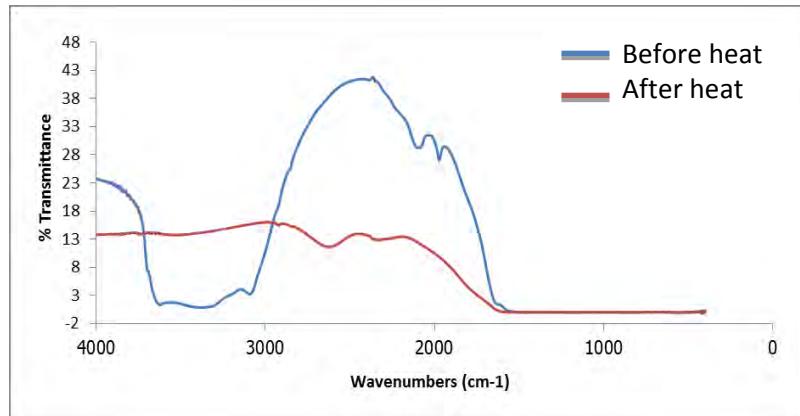
ตัวอย่างทับทิม S4-1



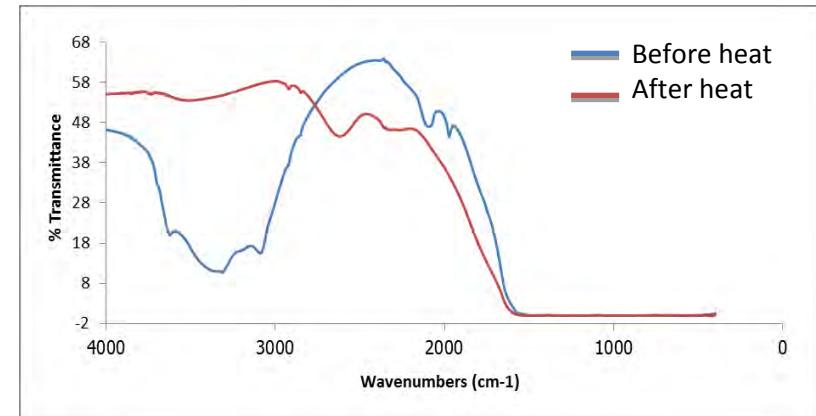
ตัวอย่างทับทิม S4-3

ข้อมูลจากการวิเคราะห์ค่าการดูดกลืนแสงจากเครื่องมือ FTIR ของผลอยทับทิมแหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศไทยเมเชมนบิก

หลังการปรับปรุงคุณภาพ ผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพต่ำ (กลุ่ม S)



ตัวอย่างทับทิม S5-2

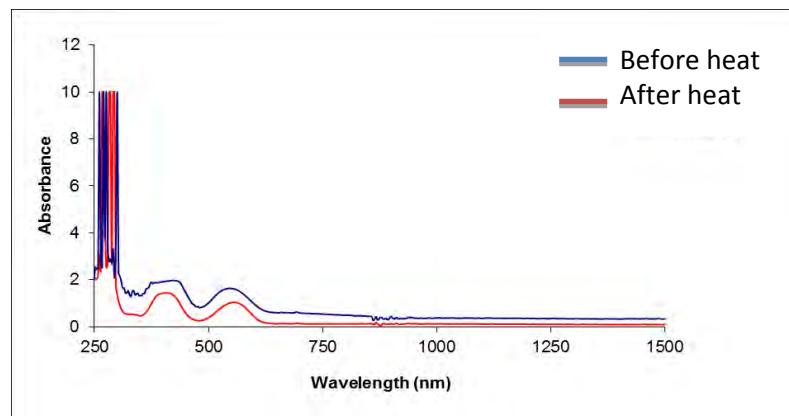


ตัวอย่างทับทิม S5-3

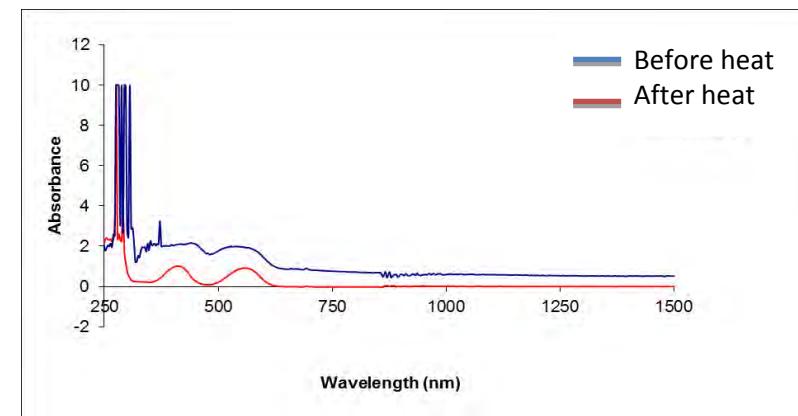
ภาคผนวก ข-5

ข้อมูลการดูดกลืนแสงช่วง UV-VIS-NIR ของตัวอย่างทับทิม แหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศโนแม่นบิก หลังการปรับปรุงคุณภาพ

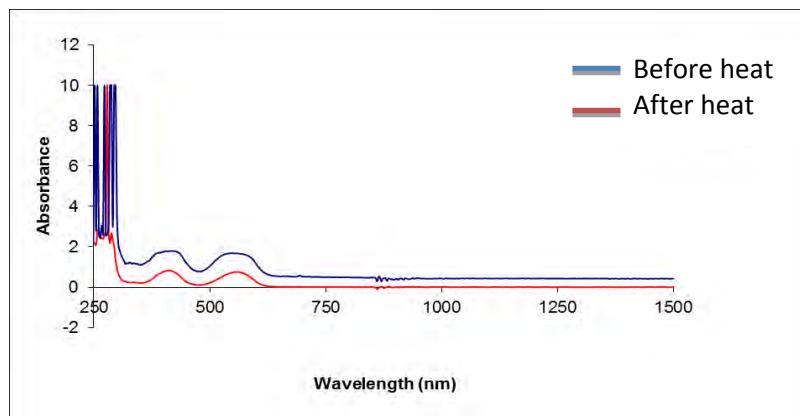
ผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T)



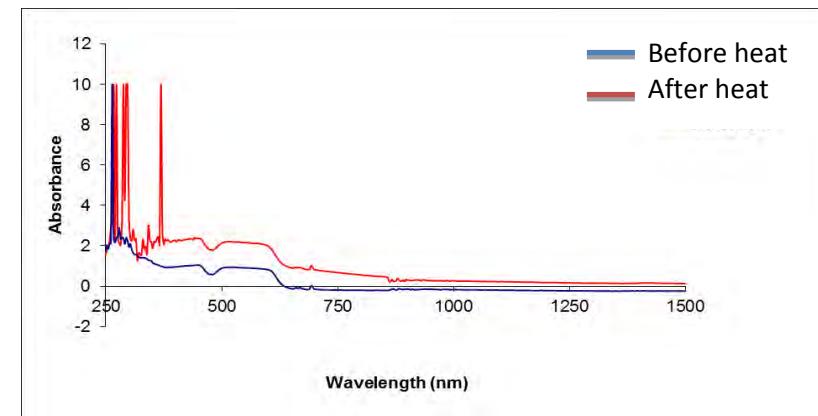
ตัวอย่างทับทิม T1-1



ตัวอย่างทับทิม T1-2



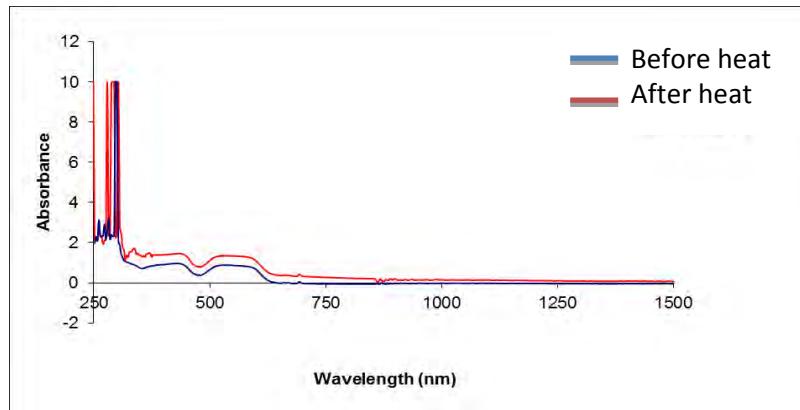
ตัวอย่างทับทิม T1-4



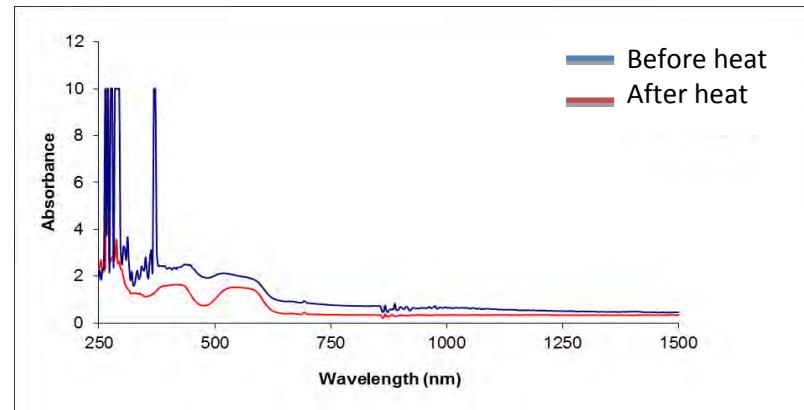
ตัวอย่างทับทิม T1-10

ข้อมูลการคุณภาพลีนแสงช่วง UV-VIS-NIR ของตัวอย่างทับทิม แหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศโนเมซัมบิก หลังการปรับปรุงคุณภาพ

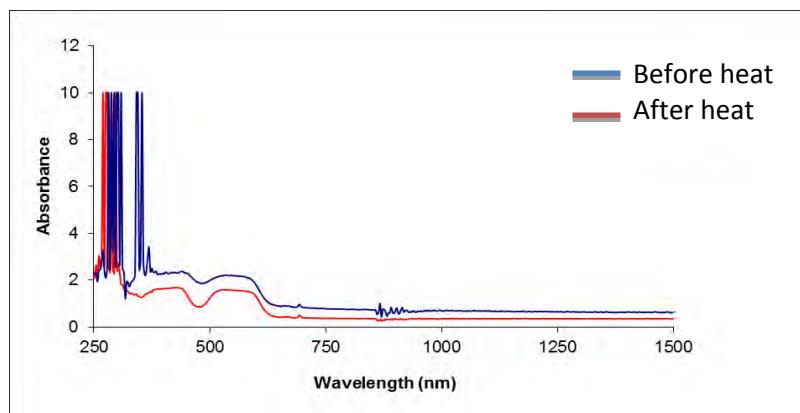
ผลอย่างทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T)



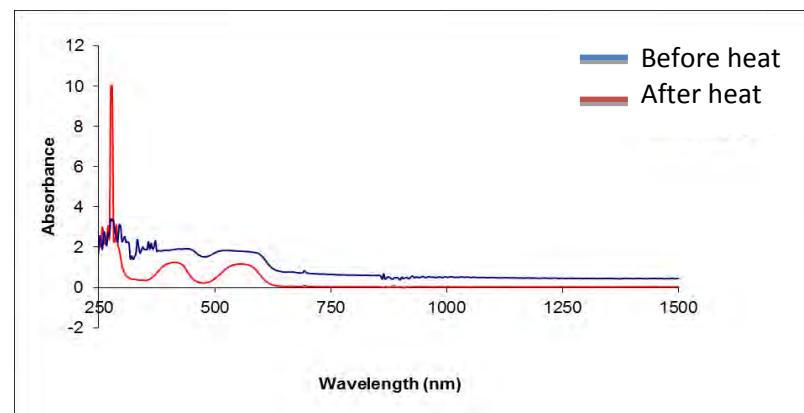
ตัวอย่างทับทิม T1-11



ตัวอย่างทับทิม T2-3



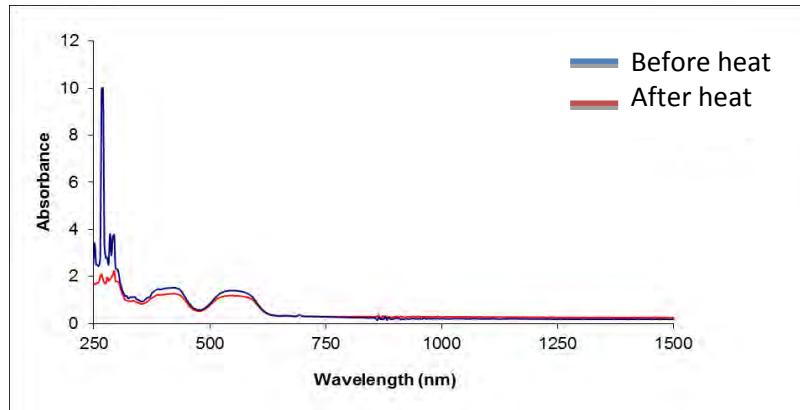
ตัวอย่างทับทิม T2-6



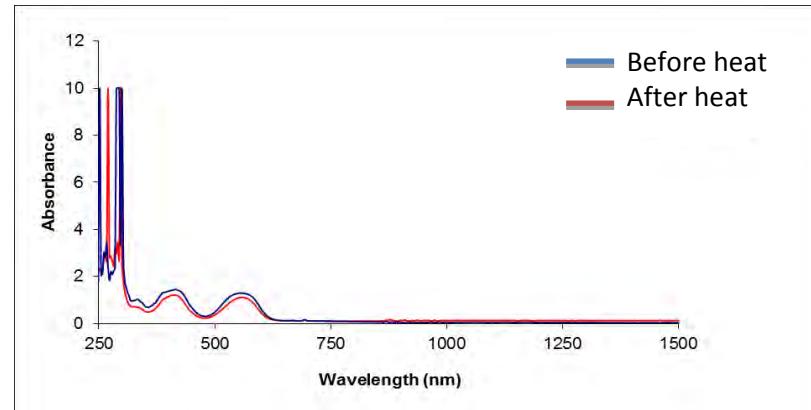
ตัวอย่างทับทิม T2-8

ข้อมูลการคุณภาพลีนแสงช่วง UV-VIS-NIR ของตัวอย่างทับทิม แหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศโนแม่นบิก หลังการปรับปรุงคุณภาพ

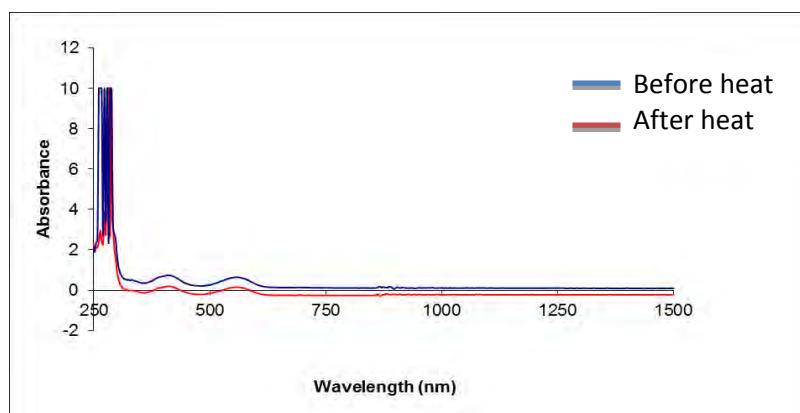
ผลอย่างทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T)



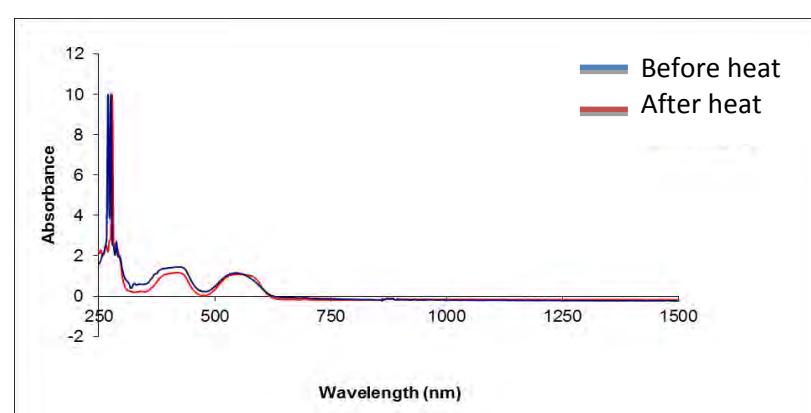
ตัวอย่างทับทิม T2-15



ตัวอย่างทับทิม T2-18



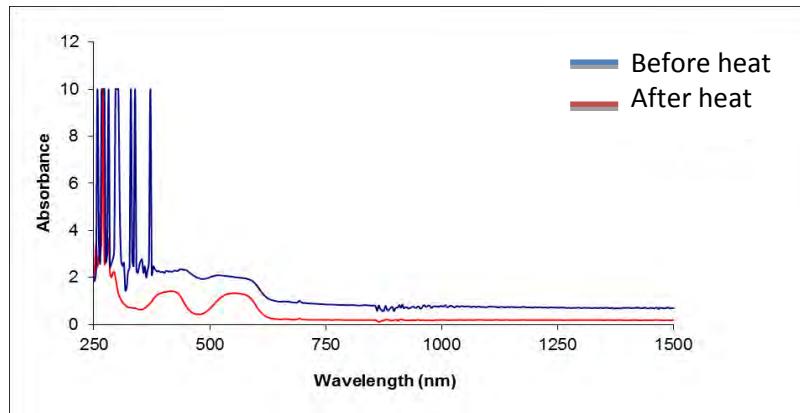
ตัวอย่างทับทิม T3-3



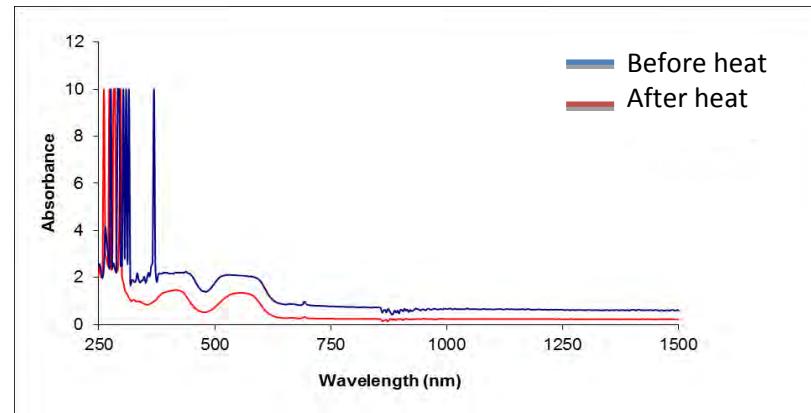
ตัวอย่างทับทิม T4-5

ข้อมูลการคุณภาพลีนแสงช่วง UV-VIS-NIR ของตัวอย่างทับทิม แหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศโน曼เบค หลังการปรับปรุงคุณภาพ

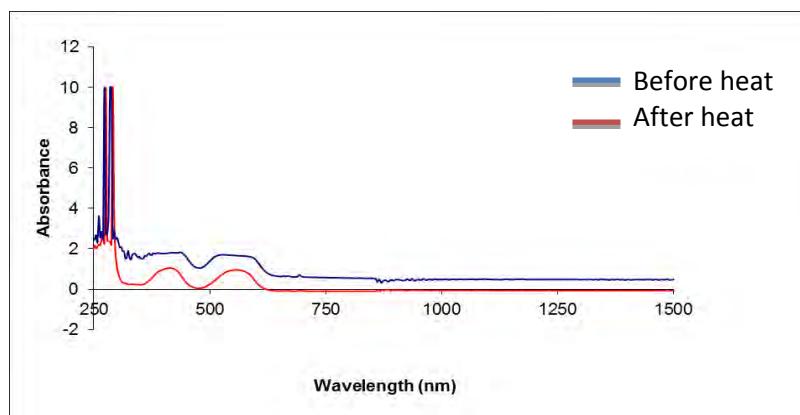
ผลอย่างทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T)



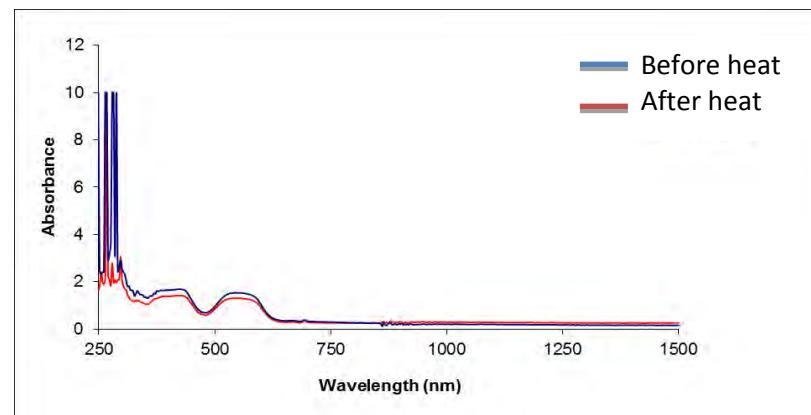
ตัวอย่างทับทิม T4-7



ตัวอย่างทับทิม T4-9



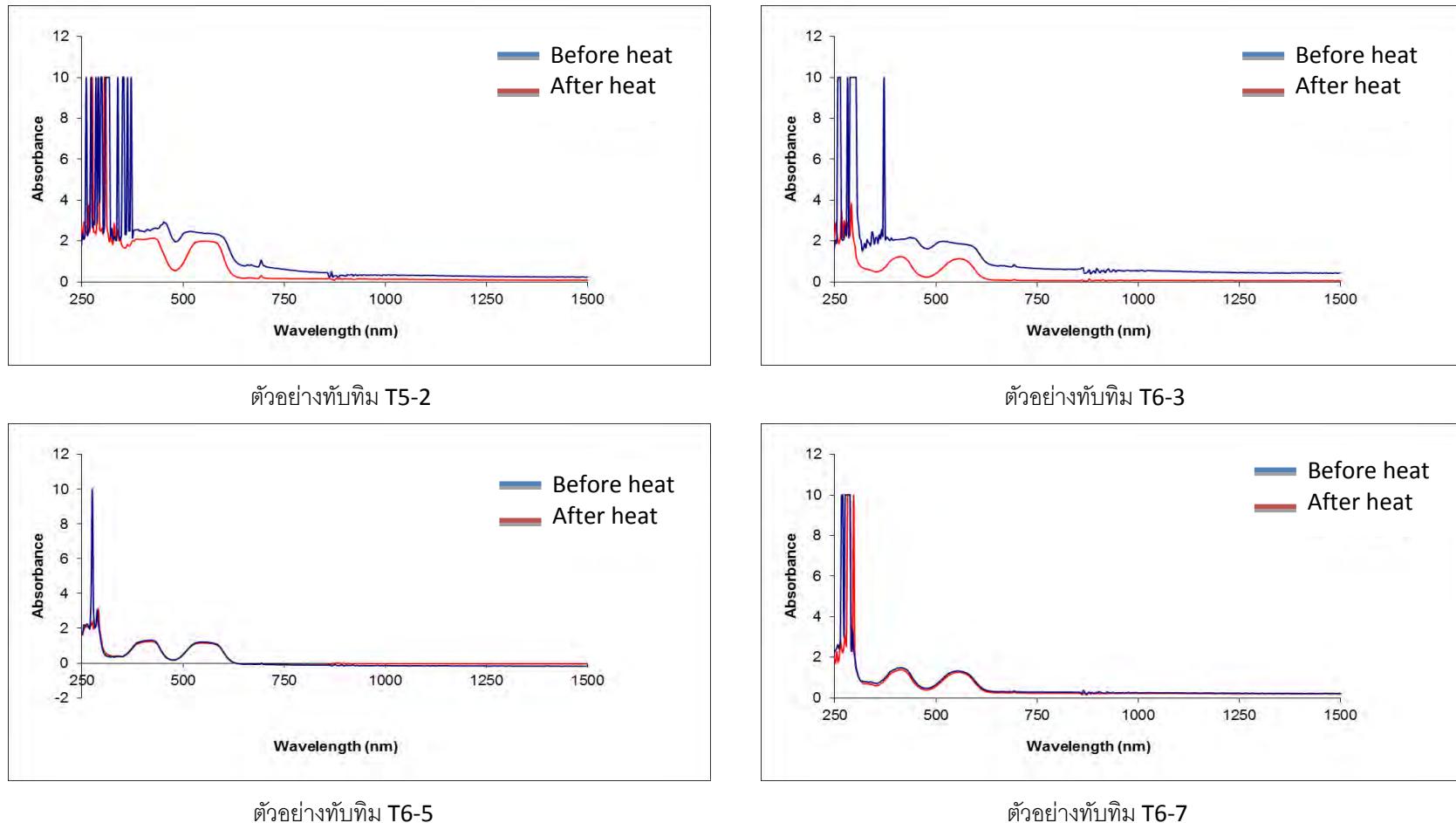
ตัวอย่างทับทิม T4-11



ตัวอย่างทับทิม T4-12

ข้อมูลการคุณภาพลีนแสงช่วง UV-VIS-NIR ของตัวอย่างทับทิม แหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศโนแมมนบิก หลังการปรับปรุงคุณภาพ

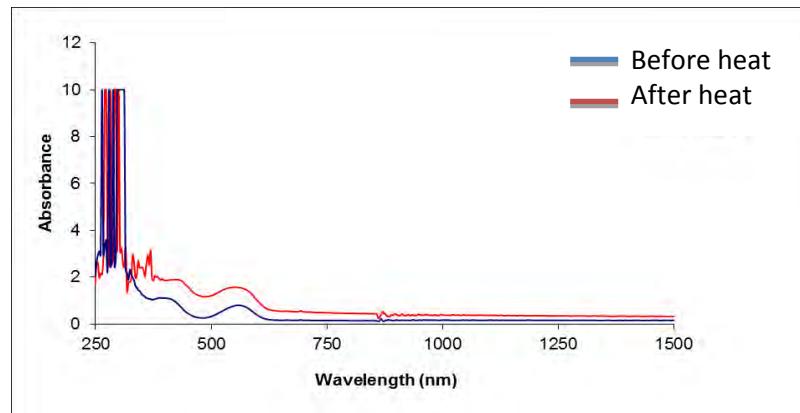
ผลอย่างทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง (กลุ่ม T)



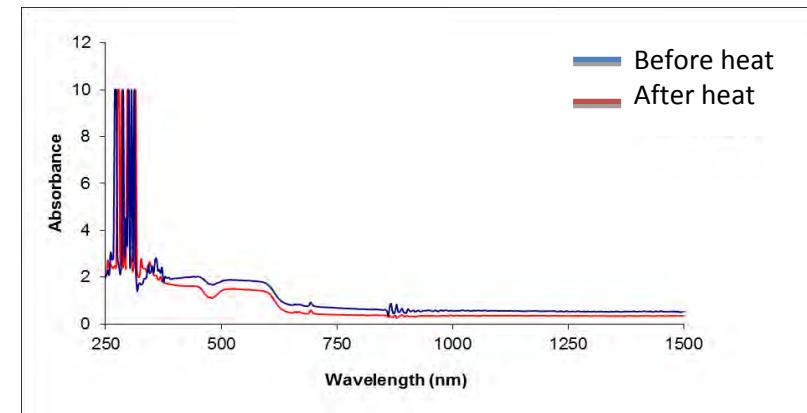
ภาคผนวก ข-6

ข้อมูลการดูดกลืนแสงช่วง UV-VIS-NIR ของตัวอย่างทับทิม แหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศโนแม่นบิก หลังการปรับปรุงคุณภาพ

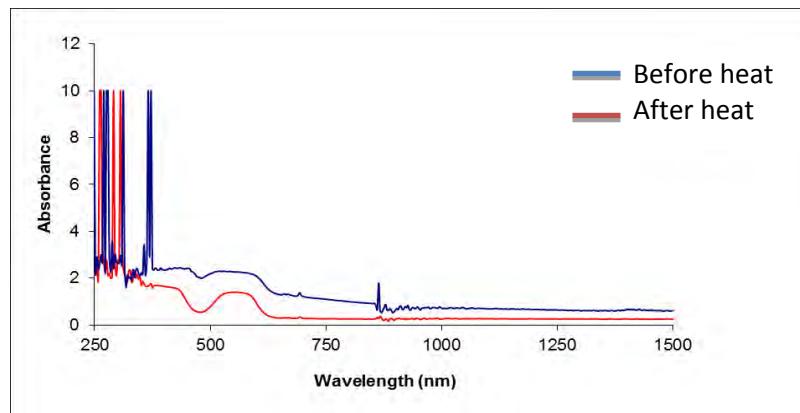
ผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพต่ำ (กลุ่ม S)



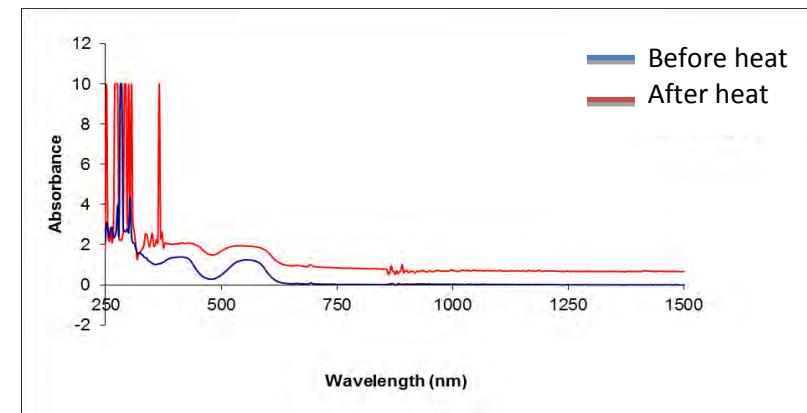
ตัวอย่างทับทิม S1-2



ตัวอย่างทับทิม S2-1



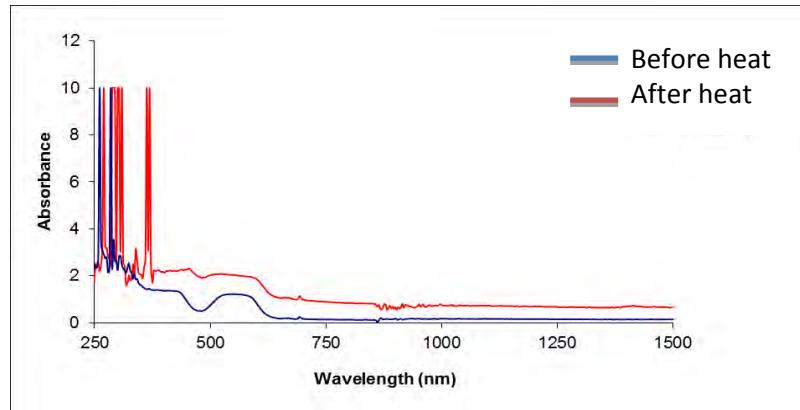
ตัวอย่างทับทิม S4-1



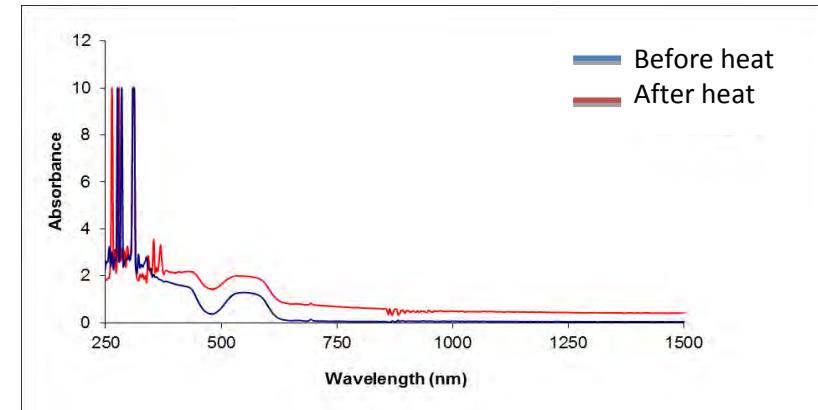
ตัวอย่างทับทิม S4-3

ข้อมูลการคุณภาพลีนแสงช่วง UV-VIS-NIR ของตัวอย่างทับทิม แหล่งม่อนเตปวยซ์ ประเทศโนแมมนบิก หลังการปรับปรุงคุณภาพ

ผลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพต่ำ (กลุ่ม S)



ตัวอย่างทับทิม S5-2

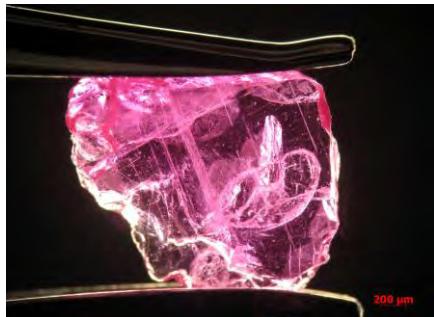


ตัวอย่างทับทิม S5-3

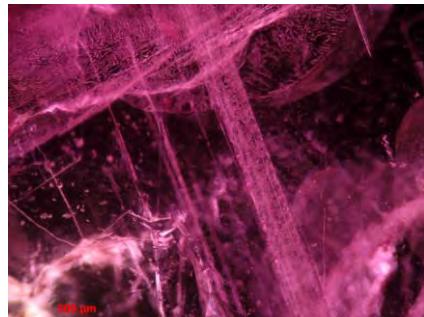
ภาคผนวก ข-7

ภาพหลังการปรับปรุงคุณภาพ และแสดงลักษณะภายในของพลอยทับทิมโดย Gemological microscope

พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง



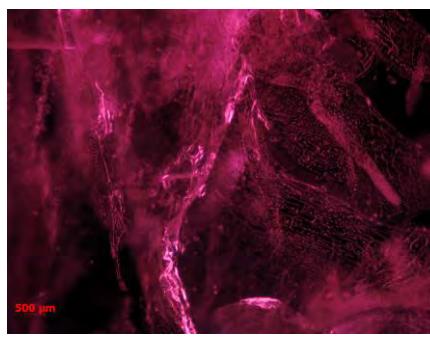
ตัวอย่างพลอยทับทิม T1-2



ตัวอย่างพลอยทับทิม T1-2

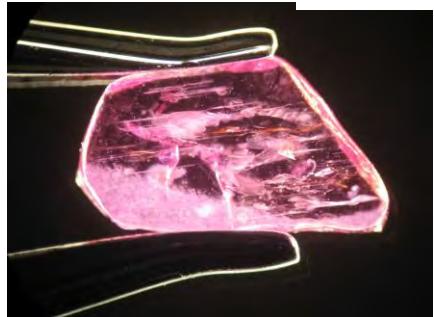


ตัวอย่างพลอยทับทิม T1-3

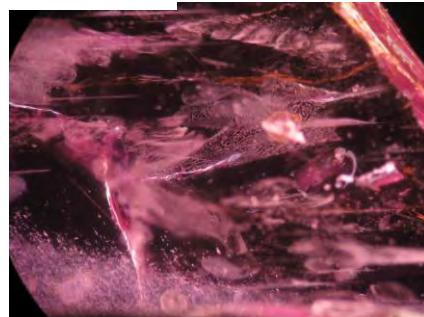


ตัวอย่างพลอยทับทิม T1-3

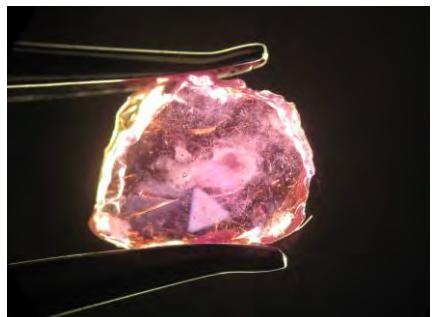
พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพดี



ตัวอย่างพลอยทับทิม S1-2



ตัวอย่างพลอยทับทิม S1-2



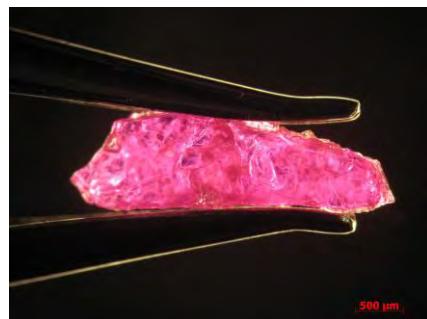
ตัวอย่างพลอยทับทิม S1-3



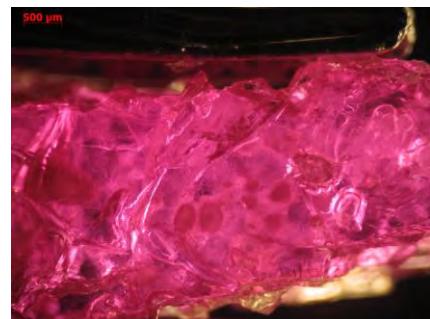
ตัวอย่างพลอยทับทิม S1-3

ภาพหลังการปรับปัจจุบันภาพ และแสดงลักษณะภายในของพลอยทับทิมโดย Gemological microscope

พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง



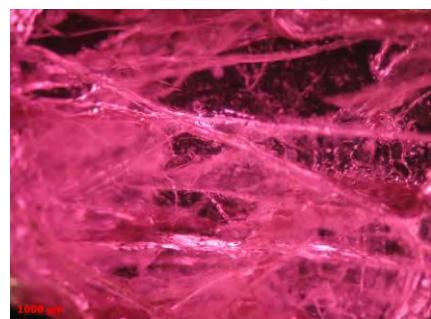
ตัวอย่างพลอยทับทิม T2-3



ตัวอย่างพลอยทับทิม T2-3

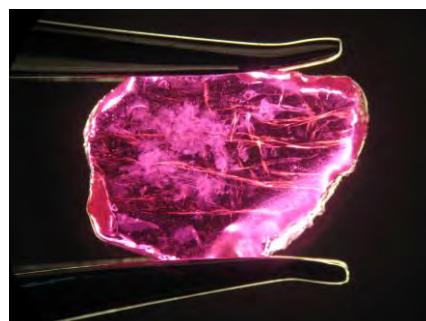


ตัวอย่างพลอยทับทิม T2-6

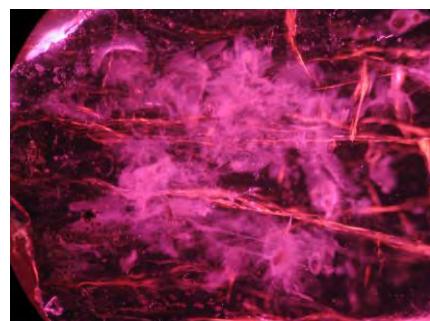


ตัวอย่างพลอยทับทิม T2-6

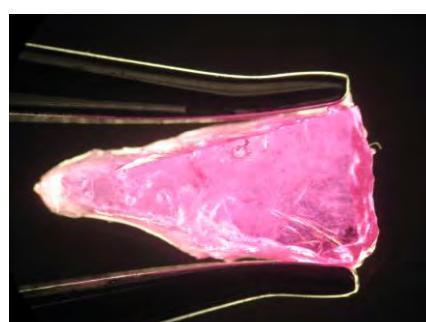
พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพดี



ตัวอย่างพลอยทับทิม S2-1



ตัวอย่างพลอยทับทิม S2-1



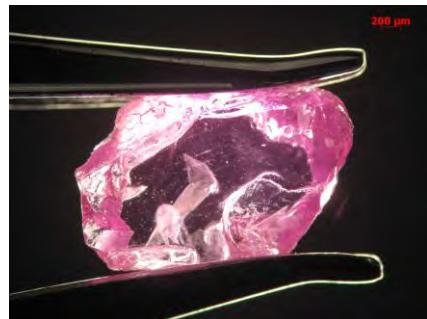
ตัวอย่างพลอยทับทิม S3-1



ตัวอย่างพลอยทับทิม S3-1

ภาพหลักการปรับปัจจุบันภาพ และแสดงลักษณะภายในของพลอยทับทิมโดย Gemological microscope

พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง



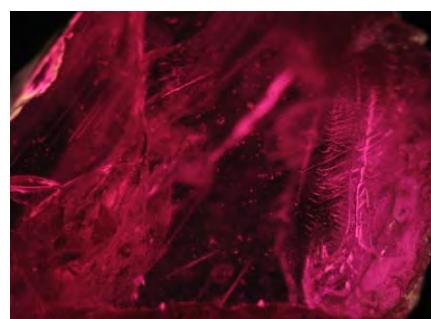
ตัวอย่างพลอยทับทิม T3-3



ตัวอย่างพลอยทับทิม T3-3

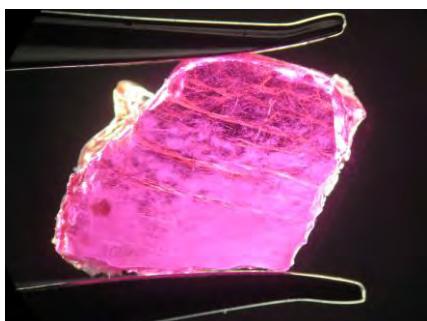


ตัวอย่างพลอยทับทิม T4-1

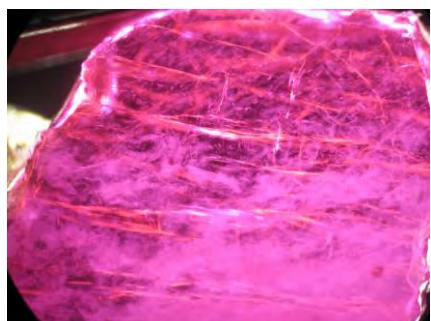


ตัวอย่างพลอยทับทิม T4-1

พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพดี



ตัวอย่างพลอยทับทิม S4-1



ตัวอย่างพลอยทับทิม S4-1



ตัวอย่างพลอยทับทิม S4-4



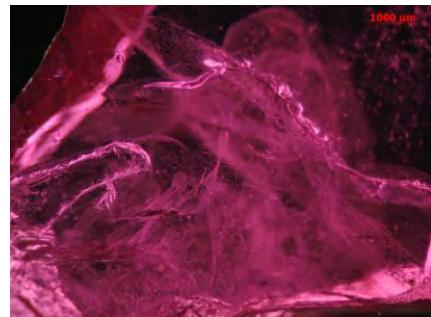
ตัวอย่างพลอยทับทิม S4-4

ภาพหลักการปรับปัจจุบันภาพ และแสดงลักษณะภายในของพลอยทับทิมโดย Gemological microscope

พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง



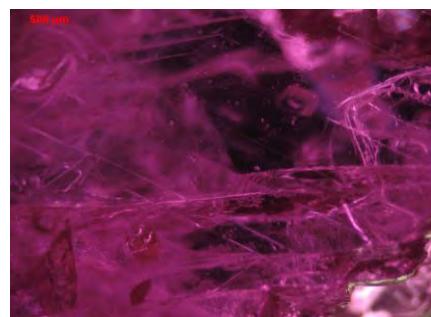
ตัวอย่างพลอยทับทิม T4-5



ตัวอย่างพลอยทับทิม T4-5



ตัวอย่างพลอยทับทิม T4-12



ตัวอย่างพลอยทับทิม T4-12

พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพดี



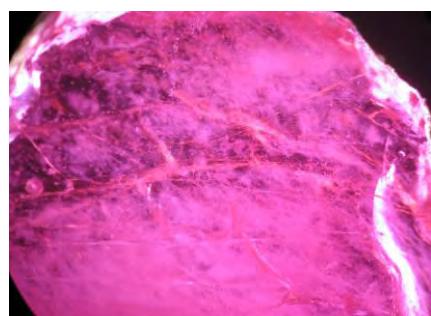
ตัวอย่างพลอยทับทิม S4-3



ตัวอย่างพลอยทับทิม S4-3



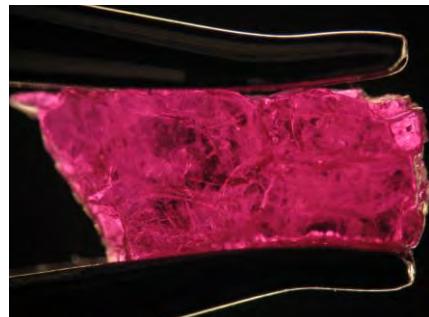
ตัวอย่างพลอยทับทิม S5-2



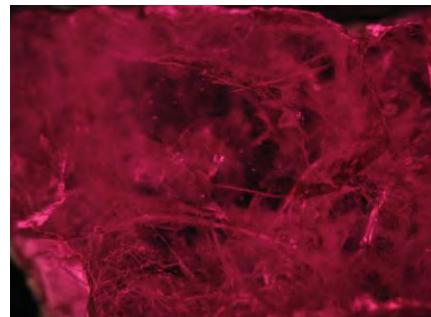
ตัวอย่างพลอยทับทิม S5-2

ภาพหลักการปรับปัจจุบันภาพ และแสดงลักษณะภายในของพลอยทับทิมโดย Gemological microscope

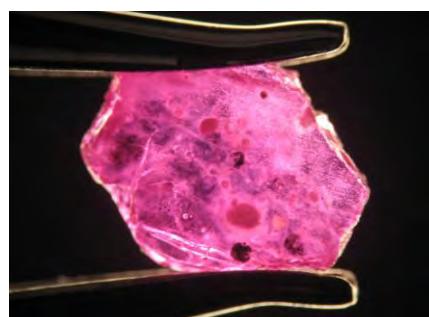
พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพปานกลาง-สูง



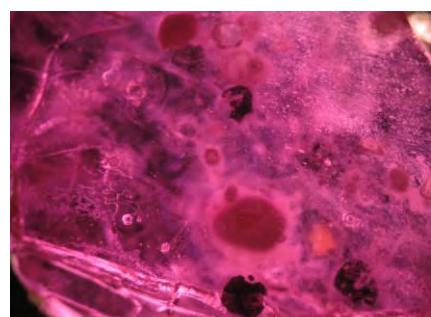
ตัวอย่างพลอยทับทิม T5-4



ตัวอย่างพลอยทับทิม T5-4

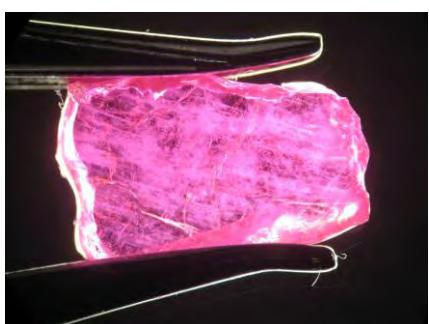


ตัวอย่างพลอยทับทิม T6-3

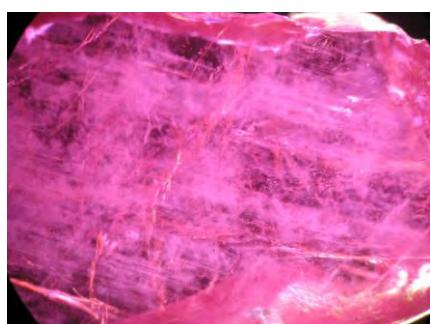


ตัวอย่างพลอยทับทิม T6-3

พลอยทับทิมกลุ่มคุณภาพดี



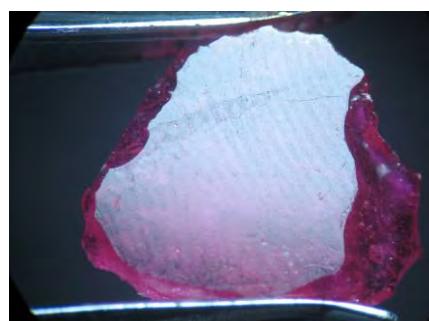
ตัวอย่างพลอยทับทิม S5-4



ตัวอย่างพลอยทับทิม S5-4



ตัวอย่างพลอยทับทิม S3-1



ตัวอย่างพลอยทับทิม S5-2

ภาคผนวก ข-8

ผลจากการวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีด้วยเครื่องมือ Energy Dispersive X-ray Fluorescence (EDXRF) รุ่น EAGLE III หลังการปรับปรุงคุณภาพ พลอยกถูมคุณภาพปานกลาง-สูง

Reference Number	Al2O3	SiO2	TiO2	V2O5	Cr2O3	Fe2O3	Ga2O3	PbO2
T1-3	96.5939	2.9253	0.0186	0.0137	0.1923	0.2277	0.0072	0.0211
T1-9	96.808	2.710	0.019	0.004	0.265	0.146	0.011	0.038
T2-4	93.298	6.151	0.014	0.007	0.380	0.132	0.010	0.009
T2-7	97.967	1.484	0.015	0.005	0.327	0.160	0.010	0.032
T2-12	98.312	1.259	0.020	0.008	0.145	0.231	0.008	0.018
T3-1	98.311	1.089	0.015	0.007	0.364	0.193	0.006	0.015
T4-2	97.197	1.749	0.000	0.000	0.902	0.121	0.011	0.020
T4-10	97.451	2.150	0.008	0.007	0.181	0.180	0.008	0.015
T4-13	98.551	0.797	0.012	0.005	0.470	0.144	0.009	0.011
T5-3	97.793	1.336	0.009	0.003	0.438	0.383	0.011	0.026
T6-2	98.755	0.708	0.016	0.004	0.350	0.159	0.008	0.000
T6-8	98.423	1.179	0.007	0.000	0.248	0.128	0.007	0.008

ภาคผนวก ข-9

ผลจากการวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีด้วยเครื่องมือ Energy Dispersive X-ray Fluorescence (EDXRF) รุ่น EAGLE III หลังการปรับปรุงคุณภาพ พลอยกถูมคุณภาพต่ำ

Reference Number	Al2O3	SiO2	TiO2	V2O5	Cr2O3	Fe2O3	Ga2O3	PbO2
S1-1	10.169	11.453	0.036	0.042	0.044	0.073	0.028	78.154
S2-2	11.501	13.000	0.048	0.023	0.063	0.076	0.097	75.191
S2-3	10.413	11.307	0.000	0.000	0.037	0.067	0.030	78.146
S4-2	10.874	11.727	0.050	0.045	0.083	0.080	0.045	77.097
S5-1	10.825	12.008	0.056	0.051	0.068	0.073	0.047	76.874
S6-1	13.063	14.572	0.089	0.017	0.053	0.090	0.145	71.972