

### บทที่ 3 วิธีดำเนินงานวิจัย

#### 3.1 การเตรียมตัวอย่างแก้ว

##### 3.1.1 วัสดุและอุปกรณ์

1. เตาเผาแบบขดลวดไฟฟ้า
2. Crucible
3. เครื่องชั่ง (ความละเอียด 0.001 กรัม)
4. ครกบดสาร
5. ช้อนตักสาร
6. กระดาษทรายเบอร์ 100, 400 และ 1,000
7. ผงขัดเพชรและผ้าสักหลาด
8. เครื่องชั่งมอเตอร์ไฟฟ้า

##### 3.1.2 สารเคมีที่ใช้ในการเตรียมแก้ว

1. Silicon Dioxide ( $\text{SiO}_2$ )
2. Sodium Carbonate ( $\text{Na}_2\text{CO}_3$ )
3. Potassium Nitrate ( $\text{KNO}_3$ )
4. Potassium Carbonate ( $\text{K}_2\text{CO}_3$ )
5. Boric Oxide ( $\text{B}_2\text{O}_3$ )
6. Barium Carbonate ( $\text{BaCO}_3$ )
7. Potassium chromate ( $\text{K}_2\text{CrO}_4$ )

##### 3.1.3 วิธีการเตรียมแก้ว

เตรียมสารตั้งต้น ประกอบด้วย

$\text{SiO}_2$	35	grams
$\text{Na}_2\text{CO}_3$	10	grams
$\text{KNO}_3$	2	grams
$\text{K}_2\text{CO}_3$	16	grams
$\text{B}_2\text{O}_3$	5	grams
$\text{BaCO}_3$	30	grams
$\text{K}_2\text{CrO}_4$	0, 0.02, 0.04, 0.06, 0.08, 0.1, 0.2, 0.3, 0.5, 1, 2, 3, 5, 10	

gram

1. ทำการชั่งสารเหล่านี้ตามที่กำหนดไว้ นำมาผสมให้เป็นเนื้อเดียวกันในครกบด แล้วนำตัวอย่างใส่ลงในถ้วย crucible

2. นำถ้วย crucible ไปเข้าเตาเผาที่อุณหภูมิ 1,275°C เเผาเซ่วไว้เป็นเวลา 4 ชั่วโมง แล้วทิ้งไว้ให้เย็นในเตา

3. นำแก้วที่ได้จากการเผามาทุบเพื่อที่จะนำเนื้อแก้วไปขึ้นรูป โดยการเผาด้วย แก๊สให้แก้วอ่อนตัวลง แล้วกดให้เป็นแผ่นบาง แล้วนำไปอบที่อุณหภูมิ 500 องศาเซลเซียสเป็นเวลา 20 นาที หลังจากนั้นปล่อยให้เย็นตัวในเตา

4. จัดแก้วด้วยกระดาษทรายน้ำเบอร์ 100, 400, 1000 และผงเพชรขนาด 3,0.25 ไมครอน

### 3.2 การทดลองสมบัติของแก้ว

#### 3.2.1 การหาค่าความหนาแน่น (Density)

การหาค่าความหนาแน่นของแก้วจะให้แก้วที่ถูกทุบให้แตกนำมาหาค่าโดยมีวิธีดังนี้

1. ชั่งมวลของแก้วในอากาศได้เป็น  $M_1$
2. ชั่งมวลของแก้วในน้ำได้เป็น  $M_2$
3. คำนวณหาค่าความถ่วงจำเพาะ

น้ำหนักของน้ำที่ถูกแทนที่โดยวัตถุ =  $M_1 - M_2$  = น้ำหนักของน้ำที่มีปริมาตรเท่าวัตถุ

ความถ่วงจำเพาะ = น้ำหนักของวัตถุในอากาศ / น้ำหนักของน้ำที่ถูกแทนที่โดยวัตถุ

$$S = \frac{M_1 g}{M_{st} g} \quad (3.1)$$

หรือ

$$S = \frac{M_1 g}{(M_1 - M_2) g} = \frac{M_1}{M_1 - M_2} \quad (3.2)$$

และ

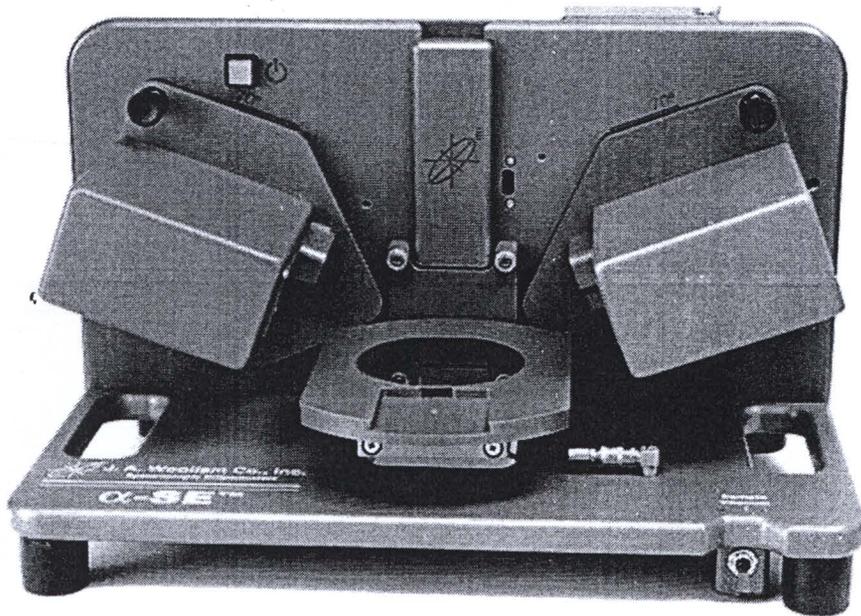
$$S = \frac{\rho}{\rho_{st}} \quad (3.3)$$

ซึ่ง  $\rho_{st}$  เท่ากับ  $1 \text{ g/m}^3$  ดังนั้นค่าความหนาแน่นจะมีค่าเท่ากับ  $S$

#### 3.2.2 การวัดค่าดัชนีหักเห (Refractive Index)

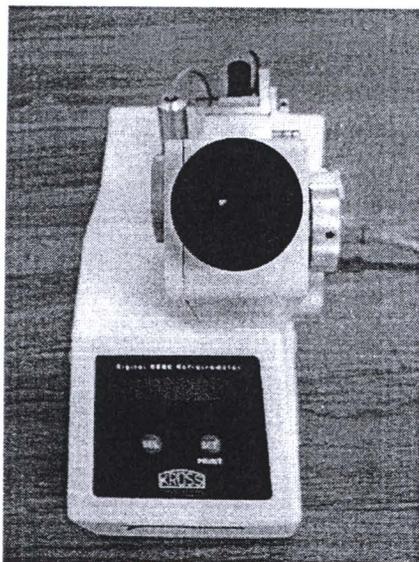
ในการทดลองนี้จะใช้เครื่อง ellipsometer J.A. Woollam Co., Inc. รุ่น alpha-SE ดังรูปที่ 3.1 ในการหาค่าดัชนีหักเหของแก้วที่ความยาวคลื่นต่างๆ โดยอาศัยหลักการโพลาไรซ์ของแสง และวัดค่าดัชนีหักเหที่ความยาวคลื่น 589.3 nm ซึ่งใช้แหล่งกำเนิดแสงเป็นหลอดโซเดียมด้วย

เครื่อง Refractometer KRUSS D-22976 ดังรูปที่ 3.2 โดยจะต้องมี Contact Liquid เพื่อกำจัดฟิล์มบางของอากาศที่บริเวณรอยต่อระหว่างผิวแก้ว



© J.A. Woollam Co., Inc.

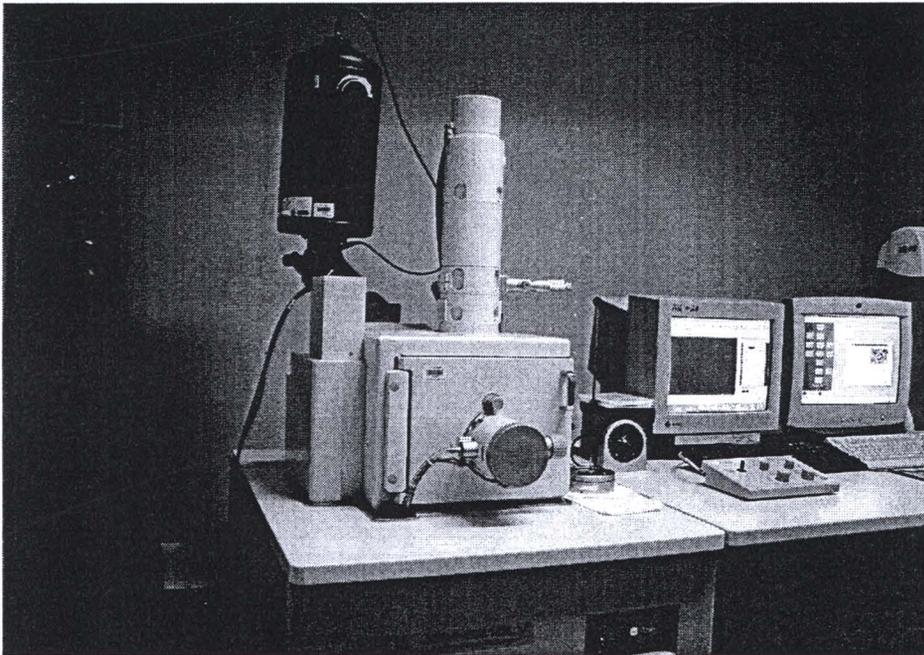
รูปที่ 3.1 เครื่อง ellipsometer J.A. Woollam Co.,Inc. รุ่น alpha-SE



รูปที่ 3.2 เครื่อง Refractometer KRUSS D-22976

### 3.2.3 การตรวจสอบโครงสร้างทางจุลภาคบริเวณรอยแตกและการวิเคราะห์ธาตุองค์ประกอบของแก้วโดยกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องกราด

ในการตรวจสอบโครงสร้างทางจุลภาคบริเวณรอยแตกของแก้ว จะตรวจสอบโดยใช้แก้วที่ถูกทุบให้แตก นำไปติดบนฐานโลหะ (stab) ด้วยเทปคาร์บอน และนำไปเคลือบด้วยทอง (gold sputtering) แล้วจึงนำชิ้นงานไปตรวจสอบโดยกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องกราด (JEOL รุ่น JSM-5910LV) ดังรูปที่ 3.2 โดยศึกษาในโหมด secondary electron และวิเคราะห์องค์ประกอบของธาตุ โดยเทคนิคเอ็ดเอ็นีจีดีสเพอร์ซีฟสเปคโตรสโกปี (EDS)



รูปที่ 3.3 กล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องกราด

### 3.2.4 การตรวจสอบสมบัติไดอิเล็กทริกของแก้ว

ในการตรวจสอบสมบัติไดอิเล็กทริกของแก้ว ชิ้นงานที่ถูกขัดเรียบแล้ว จะได้รับการทำซ้ำโดยการทากาวเงินซึ่งเป็นสารนำไฟฟ้าลงไปที่สองด้านของชิ้นงาน และทำการวัดพื้นที่บริเวณที่ทากาวเงินไว้ แล้วจึงนำไปวัดค่าความจุไฟฟ้า และค่าสูญเสียทางไดอิเล็กทริกด้วยเครื่อง LCR meter (Agilent รุ่น 4284A 20Hz-1MHz) ที่ความถี่ 100Hz-1MHz ในอุณหภูมิห้อง แล้วนำค่าที่วัดได้มาคำนวณหาค่าคงที่ไดอิเล็กทริกดังสมการ (3.3)

$$\epsilon_r = \frac{C \cdot d}{\epsilon_0 \cdot A} \quad (3.3)$$

เมื่อ  $\epsilon_r$  คือ ค่าคงที่ไดอิเล็กทริก หรือค่าสภาพยอมสัมพัทธ์ (relative permittivity)

$\epsilon_0$  คือ ค่าสภาพยอมของสุญญากาศ มีค่าเท่ากับ  $8.854 \times 10^{-12}$  F/m

$C$  คือ ค่าความจุไฟฟ้า (F)

$d$  คือ ความหนาของเซรามิก (m)

$A$  คือ พื้นที่หน้าตัดของเซรามิก ( $m^2$ )

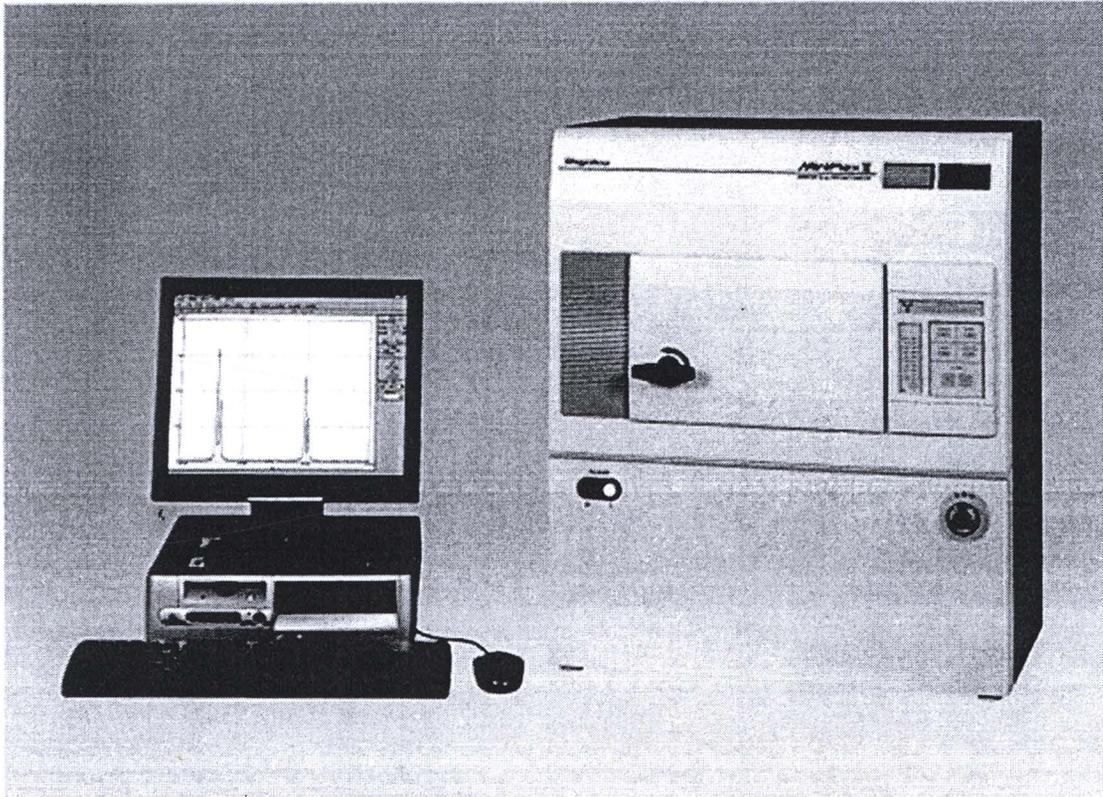
### 3.2.5 การดูคลื่นแสงยูวี-วิสิเบิล

ทำโดยการนำแผ่นแก้วที่ขัดเรียบไปทดสอบการส่องผ่านของแสงด้วยเครื่อง uv-visible spectroscopy ที่ความยาวคลื่น 300-800 nm

### 3.3 การตรวจสอบองค์ประกอบทางเคมีด้วยเทคนิคการเลี้ยวเบนของรังสีเอกซ์ (XRD)

ในงานวิจัยนี้ใช้เทคนิคการเลี้ยวเบนของรังสีเอกซ์ในการตรวจสอบหาองค์ประกอบทางเคมีและชนิดของเฟสที่เกิดขึ้น โดยอาศัยหลักการตกกระทบของรังสีเอกซ์ลงบนพื้นผิววัสดุแล้วเกิดการกระเจิง (scattering) และเลี้ยวเบนโดยมีมุมการเลี้ยวเบนแตกต่างกันไปขึ้นอยู่กับโครงสร้างผลึกและระยะที่รังสีตกกระทบภายในวัสดุ เนื่องจากรูปแบบการเลี้ยวเบนของรังสีเอกซ์สำหรับวัสดุแต่ละชนิดมีลักษณะเฉพาะเจาะจงสำหรับวัสดุชนิดนั้นๆ ดังนั้นเมื่อนำเครื่องตรวจวัด (detector) มารองรับรังสีเอกซ์ที่กระเจิงออกมาจากวัสดุในตำแหน่งต่างๆ ก็สามารถตรวจสอบได้ว่าวัสดุนั้นเป็นวัสดุประเภทใด โดยพิจารณาจากความสัมพันธ์ค่ามุมของแบรกก์ (Bragg's angle) และความเข้มพีครังสีเอกซ์ของรูปแบบการเลี้ยวเบน ซึ่งรูปแบบการเลี้ยวเบนของรังสีเอกซ์ที่ตรวจสอบได้

ขั้นตอนการตรวจสอบนั้นเริ่มจากนำผงแก้วที่ต้องการตรวจสอบมาบรรจุใส่ในกระจกสำหรับใส่สารตัวอย่าง จากนั้นนำไปวางที่ช่องสำหรับวางชิ้นงานในเครื่องเอ็กซ์เรย์ดิฟแฟรคโตมิเตอร์ (X-ray diffractometer) (Rigaku รุ่น Miniflex™ II benchtop XRD system) ดังรูปที่ 3.3 โดยใช้มุมในการทดสอบเป็น 20-80 องศา



รูปที่ 3.4 เครื่องเอ็กซ์เรย์ดิฟแฟรคโตมิเตอร์ (X-ray diffractometer)