

## อุปกรณ์และวิธีการทดลอง

### 3.1 อุปกรณ์การทดลอง

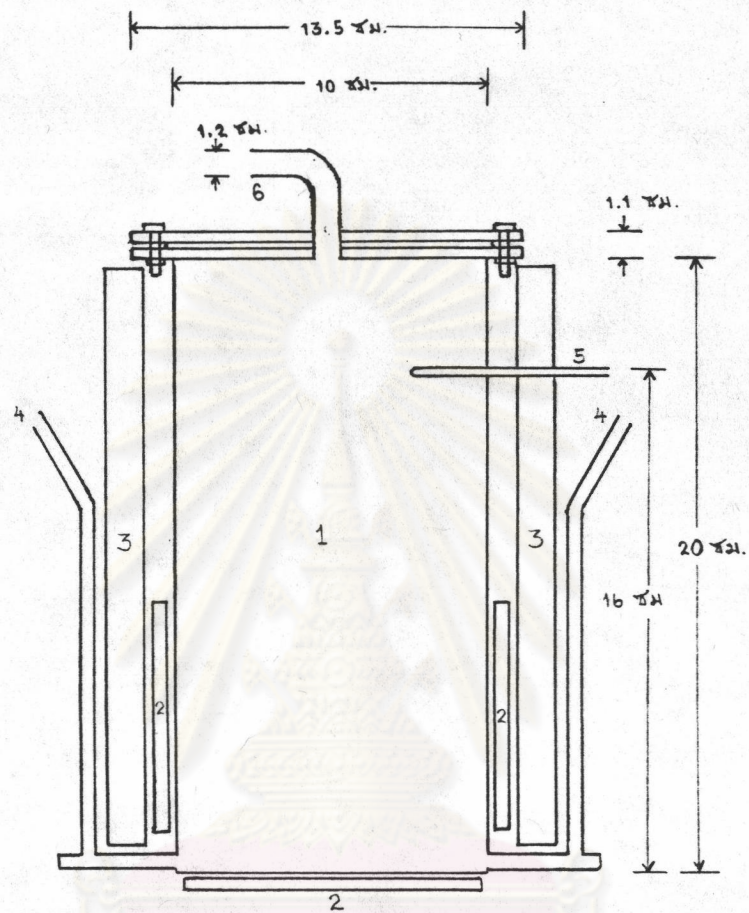
การทดลองเพื่อผลิตหิน (IV) คลอไรด์ มีอุปกรณ์หลายชนิดประกอบกัน ดังนี้

- ก. เครื่องปฏิกรณ์
- ข. ชุดควบคุมอุณหภูมิ ประกอบด้วย ชุดลดให้ความร้อน เทอร์มอคัปเปิล (thermo couple) อุปกรณ์ปรับแรงดันไฟฟ้า (voltage regulator) และเครื่องควบคุมอุณหภูมิ แบบเปิด-ปิด
- ค. คอนเดนเซอร์ (condenser)
- ง. ตัวรองรับเก็บสาร (reciever)
- จ. เครื่องวัดและควบคุมการป้อนแก๊สเข้าเครื่องปฏิกรณ์ ประกอบด้วย เรกกูเลเตอร์ (regulator) และ โรตاميเตอร์ (rotameter)

#### 3.1.1 เครื่องปฏิกรณ์

รูปที่ 3.1 แสดงเครื่องปฏิกรณ์ซึ่งมีรายละเอียดดังนี้ เครื่องปฏิกรณ์สร้างด้วย เหล็กกล้าไร้สนิม (stainless steel) ชนิดพิเศษ ซึ่งทนการกัดกร่อนได้ดี มีรูปทรงกระบอก ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางภายใน 10 ซม. หนา 0.4 ซม. สูง 20 ซม. ท่อทางเข้า ของแก๊สขนาด 0.8 ซม. จำนวน 2 ท่อ ติดอยู่ด้านข้างส่วนล่างสุดของเครื่องปฏิกรณ์





- |                    |                               |
|--------------------|-------------------------------|
| 1 เครื่องปฏิกรณ์   | 4 ท่อทางเข้าของแก๊ส           |
| 2 ขดลวดให้ความร้อน | 5 ช่องสำหรับใส่เทอร์มอคัปเปิล |
| 3 ฉนวนกันความร้อน  | 6 ท่อทางออกของแก๊ส            |

รูปที่ 3.1 แสดงสัณฐานของเครื่องปฏิกรณ์



ช่องสำหรับใส่เทอร์มอคัปเปิลขนาด 0.5 ซม. อยู่ที่ระดับ 16 ซม. จากด้านล่างของ เครื่องปฏิกรณ์ ท่อทางออกของแก๊สขนาด 1.1 ซม. จำนวน 1 ท่อ ติดอยู่ด้านบนตรงกลาง ของฝาปิดเครื่องปฏิกรณ์ บริเวณขอบบนของเครื่องปฏิกรณ์มีลักษณะเป็นหน้าแปลน (flange) หนา 0.4 ซม. สำหรับประกอบบกับส่วนของฝาปิดเครื่องปฏิกรณ์ซึ่งยึดติดกันด้วยน็อต และมีปะเก็นยางกันการซึมรั่วของแก๊ส ปะเก็นยางมีขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางภายใน 10 ซม. เส้นผ่านศูนย์กลางภายนอก 11.5 ซม. หนา 0.3 ซม.

### 3.1.2 ชุดควบคุมอุณหภูมิ

ชุดควบคุมอุณหภูมิ ทำหน้าที่ควบคุมอุณหภูมิภายในเครื่องปฏิกรณ์ให้คงที่ตามระดับที่กำหนดไว้ ประกอบด้วย

ก. ขดลวดให้ความร้อน ขนาดกำลังไฟฟ้า 2000 วัตต์ ใช้กับแรงเคลื่อนไฟฟ้า 220 โวลต์ พันอยู่รอบเครื่องปฏิกรณ์ส่วนล่างซึ่งเป็นบริเวณที่เกิดปฏิกิริยา ทำหน้าที่ให้ความร้อนด้วยปริมาณแรงเคลื่อนไฟฟ้าที่ส่งมาจากโวลต์เตจ เรกกูเลเตอร์

ข. เทอร์มอคัปเปิลชนิดโครเมล อลูเมล หรือ เทอร์มอคัปเปิลแบบ K (type K chromel vs alumel thermocouple) ทำงานโดยอาศัยหลักเมื่อเกิดความแตกต่างระหว่างอุณหภูมิที่ขั้วและที่ปลายจุดต่อบนโลหะสองชนิดของเทอร์มอคัปเปิล ทำให้เกิดแรงเคลื่อนไฟฟ้าระหว่างขั้วทั้งสอง และส่งเข้าเครื่องควบคุมอุณหภูมิ

ค. อุปกรณ์ปรับแรงดันไฟฟ้า (voltage regulator) ทำหน้าที่ปรับแรงเคลื่อนไฟฟ้าที่เข้าสู่ขดลวดให้ความร้อน เพื่อให้ได้ปริมาณความร้อนที่พอเหมาะสำหรับระดับอุณหภูมิที่กำหนดไว้

ง. เครื่องควบคุมอุณหภูมิ (temperature controller) ทำการควบคุมแบบเปิดปิด (ON-OFF CONTROL) โดยรับสัญญาณจากเทอร์มอคัปเปิล



### 3.1.3 คอนเดนเซอร์ (condenser)

คอนเดนเซอร์ที่ใช้ในการทดลอง เป็นคอนเดนเซอร์ที่ทำจากแก้วแบบท่อตรงธรรมดา 3 ตัว และแบบเกลียว (spiral) 2 ตัว เพื่อทำการควบแน่นผลิตภัณฑ์จากสถานะแก๊ส เป็นของเหลว โดยคอนเดนเซอร์ตัวแรกใช้อากาศเป็นตัวระบายความร้อน ส่วนที่เหลือใช้น้ำเย็นเป็นตัวระบายความร้อน

### 3.1.4 ตัวรองรับเก็บสาร (reciever)

reciever ที่ใช้ในการทดลองเป็น reciever ที่ทำจากแก้ว ทำหน้าที่รองรับ และเก็บผลิตภัณฑ์ที่ผลิตขึ้นและได้ควบแน่นเป็นของเหลว

### 3.1.5 เครื่องวัดและควบคุมการป้อนแก๊สเข้าเครื่องปฏิกรณ์

เรกกูเลเตอร์ (regulator) ทำหน้าที่ปรับความดันของแก๊สที่ออกจากถังให้คงที่ โดยติดตั้งอยู่ที่ทางออกของถังเก็บแก๊ส ส่วนโรตاميเตอร์ (rotameter) ทำหน้าที่วัดและปรับ ปริมาณของแก๊สก่อนที่จะเข้าเครื่องปฏิกรณ์

## 3.2 สารเคมีที่ใช้ในการทดลอง

สารเคมีที่ใช้ในการทดลองเพื่อผลิตอิน(IV)คลอไรด์ มีดังนี้

- ก. ดีบุก
- ข. แก๊สคลอรีน



- ค. แก๊สไนโตรเจน
- ง. กรดซัลฟิวริกเข้มข้น
- จ. สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์

### 3.2.1 ดิบุก

ดิบุกที่ใช้ในการทดลองเป็นโลหะดิบุกแท่ง มีความบริสุทธิ์ประมาณ 99 เปอร์เซ็นต์ ซึ่งต้องนำมาแปรรูปให้เป็นเม็ดขนาดเล็ก ๆ โดยหลอมโลหะดิบุกแท่งให้เป็นของเหลวในถ้วย กระเบื้อง (carcerol) ปล่องทิ้งไว้ให้เย็นจนใกล้แข็งตัวแล้วจึงใช้แท่งแก้วคนจนกระทั่ง กลายเป็นเม็ดแข็ง

### 3.2.2 แก๊สคลอรีน

แก๊สคลอรีนที่ใช้ในการทดลองถูกบรรจุไว้ในถังเหล็กในรูปของคลอรีนเหลว มีความบริสุทธิ์ประมาณ 99 เปอร์เซ็นต์ ที่ทางออกของถังแก๊สคลอรีนติดตั้งวาล์วเข็ม (needle valve) ที่ทำจากเหล็กหล่อ เพื่อทำหน้าที่ควบคุมการไหลของแก๊สคลอรีน

### 3.2.3 แก๊สไนโตรเจน

แก๊สไนโตรเจนบรรจุในถังเหล็กทรงสูง มีเรกกูเลเตอร์ติดตั้งที่ทางออกของถัง เพื่อปรับระดับความดัน และควบคุมการไหลของแก๊สไนโตรเจน แก๊สไนโตรเจนทำหน้าที่ เป็นตัวเจือจางและพาแก๊สคลอรีนเข้าสู่เครื่องปฏิกรณ์ ทั้งยังทำหน้าที่พาคิน (IV) คลอไรด์ออก จากเครื่องปฏิกรณ์



### 3.2.4 กรดซัลฟิวริกเข้มข้น

กรดซัลฟิวริกเข้มข้นที่ใช้ในการทดลอง มีความเข้มข้นประมาณ 95-97 เปอร์เซ็นต์ ทำหน้าที่ดูดซับความชื้นที่อาจมีอยู่ในแก๊สคลอรีนและแก๊สไนโตรเจน เนื่องจากกระบวนการผลิตทิน(IV)คลอไรด์ต้องปราศจากน้ำเพื่อป้องกันการไฮโดรไลซิสของทิน(IV)คลอไรด์ และป้องกันการกัดกร่อนของคลอรีนต่อเครื่องปฏิกรณ์

### 3.2.5 สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์

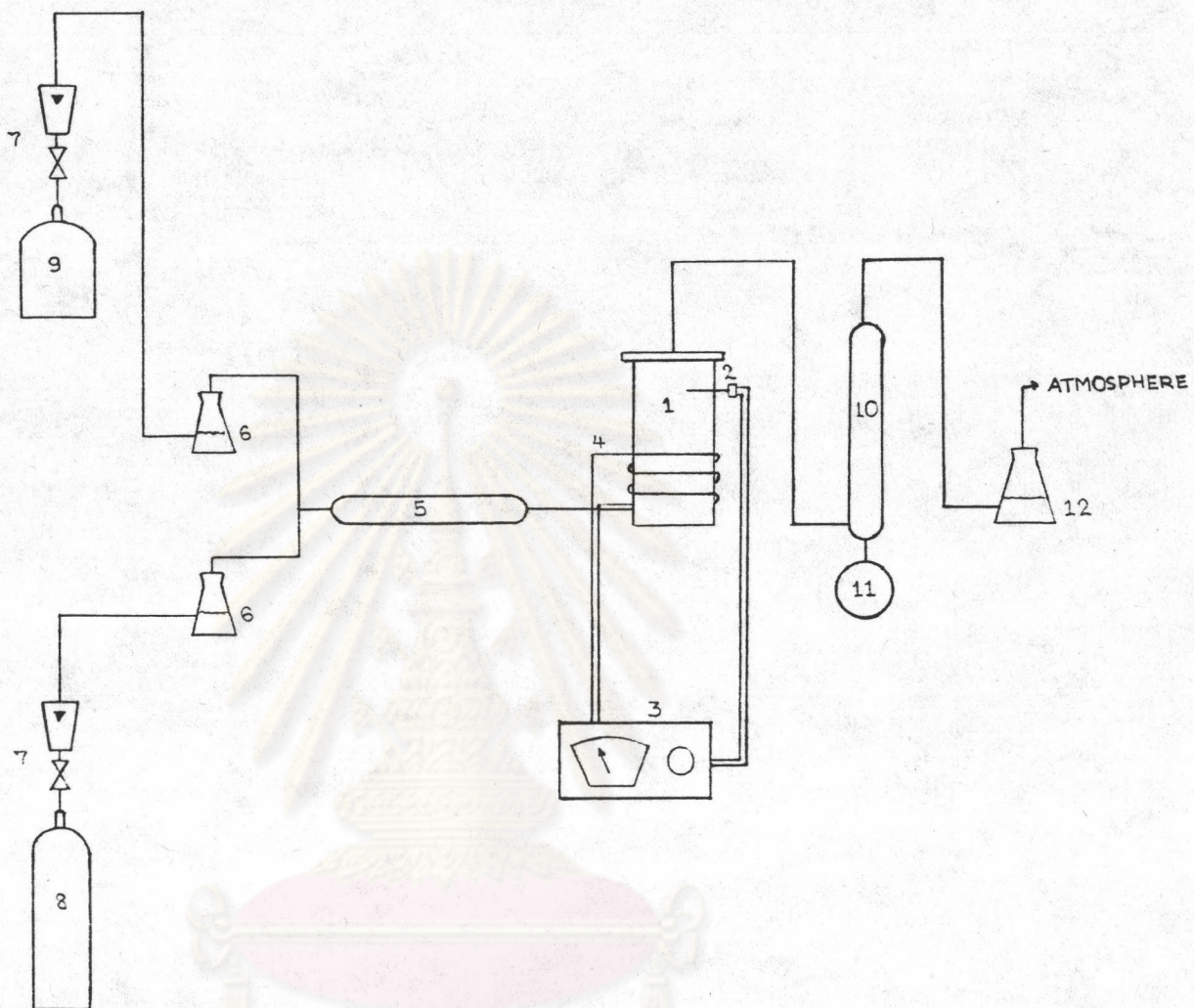
สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ที่ใช้ในการทดลอง เตรียมไว้ที่ความเข้มข้นประมาณ 10-15 เปอร์เซ็นต์ ทำหน้าที่จับแก๊สคลอรีนที่เหลือจากการทำปฏิกิริยากับดีบุก

## 3.3 วิธีทำการทดลอง

รูปที่ 3.2 แสดงอุปกรณ์ของกระบวนการผลิตซึ่งมีขั้นตอนดังนี้

- ก. นำดีบุกที่เตรียมไว้เป็นเม็ดเล็กๆ บรรจุใส่ในเครื่องปฏิกรณ์
- ข. หุ้มฉนวนเครื่องปฏิกรณ์ และนำไปต่อกับคอนเดนเซอร์ และสายยางนำแก๊สเข้า
- ค. เปิดแก๊สไนโตรเจนเข้าสู่เครื่องปฏิกรณ์ และเปิดชุดควบคุมอุณหภูมิเพื่อทำการให้ความร้อนแก่เครื่องจนได้ระดับอุณหภูมิที่ต้องการ
- ง. เปิดแก๊สคลอรีนให้ผสมกับแก๊สไนโตรเจนก่อนเข้าเครื่องปฏิกรณ์ เพื่อทำปฏิกิริยากับดีบุก
- จ. ทิ้งแก๊สไนโตรเจนและแก๊สคลอรีนก่อนป้อนเข้าเครื่องปฏิกรณ์ ต้องผ่านกรดซัลฟิวริกเข้มข้น เพื่อทำการดูดซับความชื้นที่อาจมีปะปนอยู่ในแก๊ส
- ฉ. ทิน(IV)คลอไรด์ที่ผลิตขึ้น ไหลออกจากเครื่องปฏิกรณ์ในสถานะแก๊ส ผ่านคอนเดนเซอร์ ถูกควบแน่นเป็นของเหลวลงสู่ receiver





- |                               |                              |
|-------------------------------|------------------------------|
| 1 เครื่องปฏิกรณ์              | 7 โรตاميเตอร์พร้อมวาล์วปรับ  |
| 2 เทอร์มอคัปเปิลวัดอุณหภูมิ   | 8 แก๊สไนโตรเจน               |
| 3 เครื่องควบคุมอุณหภูมิ       | 9 แก๊สคลอรีน                 |
| 4 ขดลวดให้ความร้อน            | 10 คอนเดนเซอร์               |
| 5 ท่อผสมแก๊ส (mixing chamber) | 11 ตัวรองรับสาร (reciever)   |
| 6 กรดซัลฟูริกเข้มข้น          | 12 สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ |

รูปที่ 3.2 แสดงกระบวนการผลิตหิน (IV) คลอไรด์



- ข. กำหนดระยะเวลาในการบ่มแก๊สคลอรีนคองที่ คือเป็นระยะเวลา 240 นาที
- ช. นำผลิตภัณฑ์ไปชั่ง เพื่อคำนวณหาเปอร์เซ็นต์ yield
- ฉ. การทดลองทำในตู้ควัน เพื่อป้องกันอันตรายจากแก๊สคลอรีน

### 3.4 ขั้นตอนการทดลอง

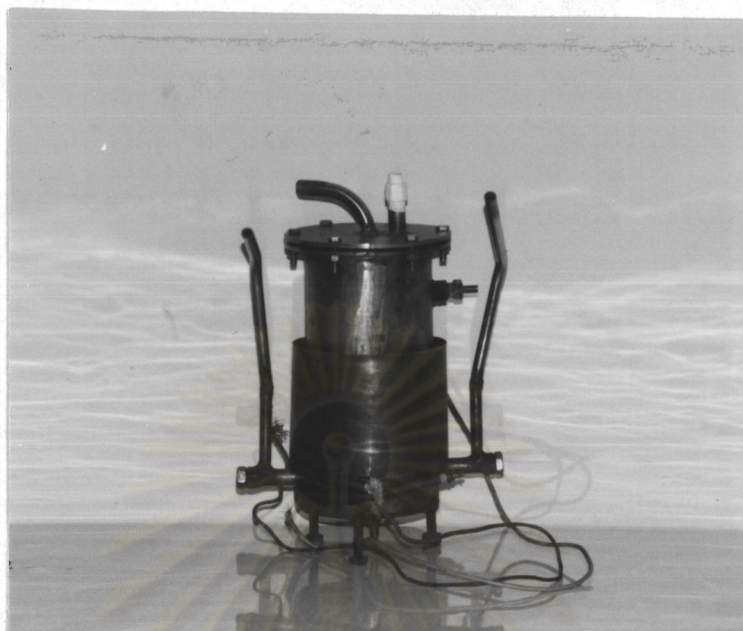
3.4.1 ศึกษาถึงอิทธิพลของอุณหภูมิที่มีต่อผลผลิตของผลิตภัณฑ์ โดยกำหนดปริมาณดีบุก อัตราการบ่มแก๊สคลอรีน และอัตราการบ่มแก๊สไนโตรเจนให้คองที่ ส่วนตัวแปรคืออุณหภูมิ ที่ 100 , 120 , 140 , 160 , 180 , 200 , 220 และ 240 องศาเซลเซียส

3.4.2 ศึกษาถึงอิทธิพลของอัตราการบ่มแก๊สคลอรีนที่มีต่อผลผลิตของผลิตภัณฑ์ โดยเลือกค่าอุณหภูมิที่เหมาะสมจากขั้นตอนแรก ปริมาณดีบุก และอัตราการบ่มแก๊สไนโตรเจน กำหนดให้คองที่ ส่วนตัวแปรคืออัตราการบ่มแก๊สคลอรีน

3.4.3 ศึกษาถึงอิทธิพลของอัตราส่วนของแก๊สคลอรีนต่อแก๊สไนโตรเจนที่มีต่อผลผลิตของผลิตภัณฑ์ โดยกำหนดปริมาณดีบุก อุณหภูมิ และอัตราการบ่มแก๊สรวมคองที่ ส่วนตัวแปรกำหนดในรูป สัดส่วนของแก๊สคลอรีนในแก๊สผสมรวม ซึ่งเลือกจากขั้นตอนที่สอง มีค่า 0.5 , 0.6 , 0.7 , 0.8 , 0.9 และ 1.0

3.4.4 ศึกษาถึงอิทธิพลของอัตราการบ่มแก๊สรวมที่มีต่อผลผลิตของผลิตภัณฑ์ โดยกำหนดปริมาณดีบุก อุณหภูมิ และสัดส่วนของแก๊สคลอรีนในแก๊สผสมรวมคองที่ ส่วนตัวแปรคือ อัตราการบ่มแก๊สรวม มีค่า 0.3 , 0.5 , 0.7 , และ 0.9 ลิตรต่อนาที



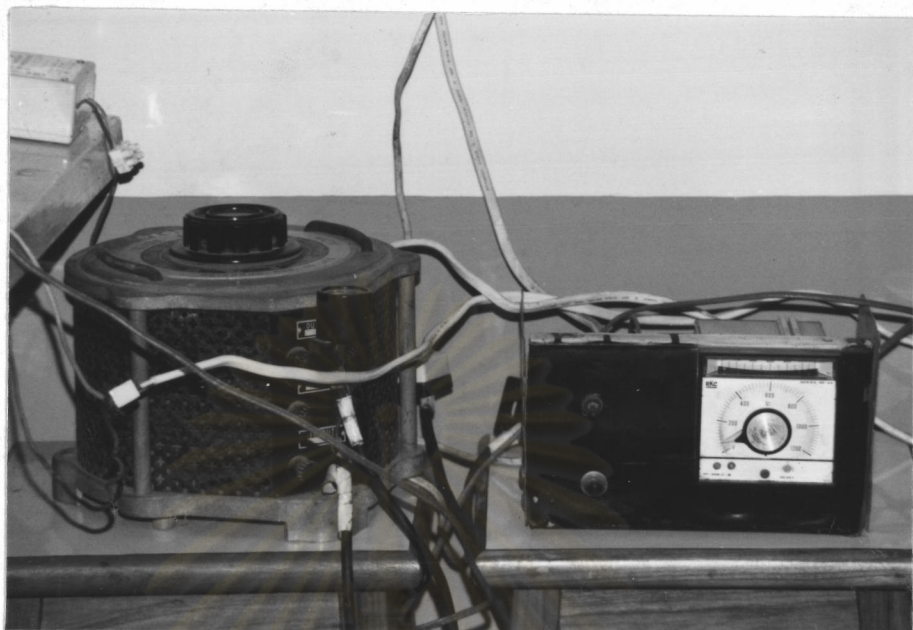


รูปที่ 3.3 เครื่องปฏิกรณ์

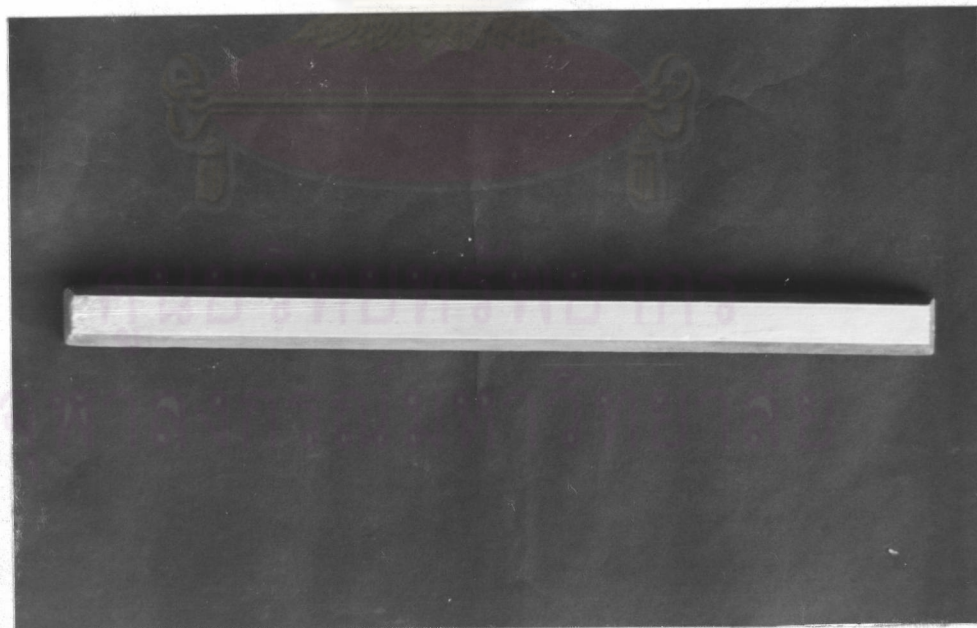


รูปที่ 3.4 ชุดทดลองผลิตทิน(IV)คลอไรด์



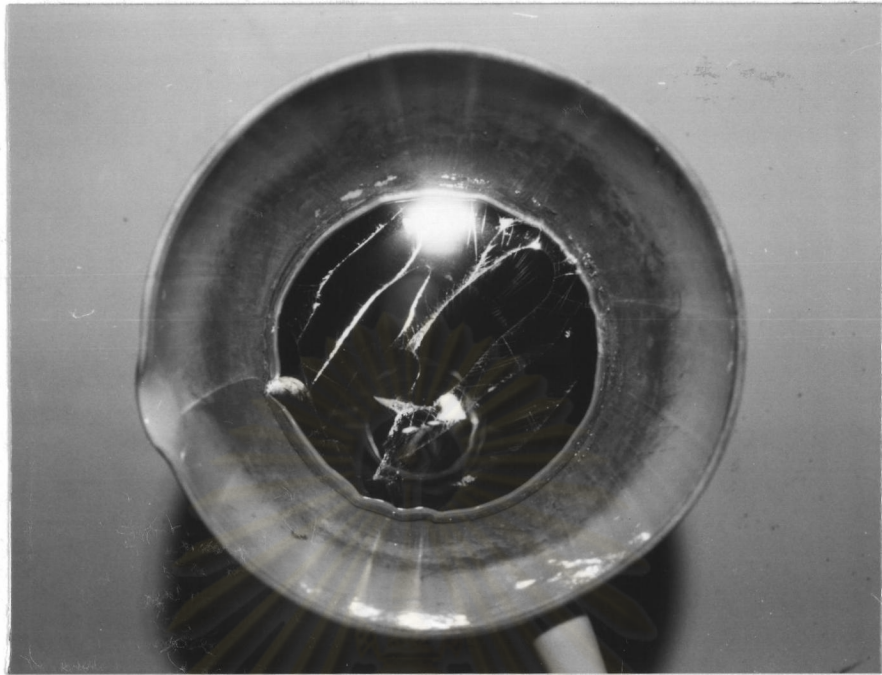


รูปที่ 3.5 เครื่องควบคุมอุณหภูมิ และ อุปกรณ์ปรับแรงดันไฟฟ้า



รูปที่ 3.6 ดิบกแท่ง





รูปที่ 3.7 ดิบุกหลอมเหลว



รูปที่ 3.8 ดิบุกเม็ด