

บทที่ 1

บทนำ

การขาดแคลนพลังงานอาจเป็นปัญหาใหญ่ได้ในอนาคต การริเริ่มพัฒนาเซลล์แสงอาทิตย์ที่ให้ประสิทธิภาพสูงมาเป็นแหล่งพลังงานทดแทนอันใหม่เป็นทางออกอันหนึ่งที่เป็นไปได้ เซลล์แสงอาทิตย์สามารถพัฒนามาจากวัสดุหลายชนิด หนึ่งในนั้นก็คือเซลล์แสงอาทิตย์แบบฟิล์มบางจากสารประกอบคอปเปอร์อินเดียมไดซีลีไนด์ (CuInSe_2) ซึ่งเป็นสารประกอบกึ่งตัวนำที่มีโครงสร้างแบบซาลโคไพไรท์ (chalcopyrite) ประสิทธิภาพสูงสุดของเซลล์ที่ได้มีการรายงาน คือ 18.8% [1]

CuInSe_2 หรือสารประกอบที่เกี่ยวข้อง เช่น Cu(In,Ga)Se_2 จะถูกนำไปสร้างเป็นชั้นดูดกลืนแสงของเซลล์แสงอาทิตย์ ถ้าหากเปลี่ยนแปลงสัดส่วนของสารประกอบบริเวณผิวของชั้นดูดกลืนนี้ออกไปจากสัดส่วน $\text{Cu}:(\text{In,Ga}): \text{Se}=1:1:2$ จะทำให้ประสิทธิภาพของเซลล์แสงอาทิตย์จะเปลี่ยนแปลงได้ [2, 3]

นอกเหนือจากสารประกอบ CuInSe_2 ยังมีสารประกอบอื่นๆ ที่มีธาตุทั้งสามชนิดคือ Cu, In และ Se เป็นองค์ประกอบเช่นเดียวกับสารประกอบ CuInSe_2 จึงเรียกละสารประกอบเหล่านี้รวมทั้ง CuInSe_2 ว่าสารประกอบในระบบ Cu-In-Se ซึ่งสามารถที่จะบรรยายได้โดยการใช้ระบบเชิงคู่เทียม $(\text{Cu}_2\text{Se})_x(\text{In}_2\text{Se}_3)_{1-x}$ โดยที่ x เป็นพารามิเตอร์ที่ปรับค่าได้ มีค่าอยู่ระหว่าง 0 ถึง 1 ค่า x ที่แตกต่างกันจะทำให้เกิดสารประกอบที่แตกต่างกัน สำหรับ CuInSe_2 จะมีค่า x เป็น 0.5 ส่วนสารประกอบอื่นๆ ในระบบ Cu-In-Se ได้แก่ $\text{Cu}_2\text{In}_4\text{Se}_7$ ($x=0.333$) CuIn_3Se_5 ($x=0.25$) และ CuIn_5Se_8 ($x=0.167$) โครงสร้างของสารประกอบที่มีค่า x ต่ำ ($0.09 < x < 0.25$) จะเป็นแบบเฮกซะโกนอล ซึ่งมีสมมาตรของผลึกมากกว่าสเปกตรัม P3 [4]

ในปัจจุบัน ข้อมูลหรือรายงานเกี่ยวข้องกับโครงสร้างของสารเหล่านี้มีน้อยมาก มีบางรายงานกล่าวว่า ช่องว่างเป็นองค์ประกอบหลักของสารประกอบ สามารถอธิบายโครงสร้างของสารเหล่านี้ได้ด้วย โครงสร้างที่มีช่องว่างที่เป็นระเบียบ (ordered vacancy compound หรือ OVC) จากประกอบพวกซาลโคไพไรท์ ซึ่งมีสเปกตรัมเป็น $I\bar{4}2d$ [5] บางรายงานกล่าวว่า โครงสร้างของสารไม่ได้เป็นซาลโคไพไรท์ แต่น่าจะเป็นสารประกอบที่มีช่องว่างที่มีโครงสร้างเป็น สแตนไนท์ ซึ่งมีสเปกตรัมเป็น $I\bar{4}2m$ [6, 7] หรือ พิซาลโคไพไรท์ ซึ่งมีสเปกตรัมเป็น $P\bar{4}2c$ [7, 8] ช่อง

ว่างจะอยู่ที่ตำแหน่งของอะตอมทองแดง (V_{Cu}) หรือที่อะตอมอินเดียม (V_{In}) ในสัดส่วนที่แตกต่างกัน ทำให้เกิดสารประกอบที่มีสัดส่วนที่แตกต่างกัน

ในการศึกษาสมบัติของสารประกอบของสารในระบบ Cu-In-Se นั้น ไม่สามารถศึกษาสารทั้งระบบให้ได้ในระยะเวลาอันสั้น ในที่นี้จึงเลือกศึกษาสารประกอบ $Cu_2In_4Se_7$ เพื่อหาข้อมูลที่น่าเชื่อถือเกี่ยวกับสมบัติทางไฟฟ้าโดยการทดลองปรากฏการณ์ฮอลล์ ช่องว่างแถบพลังงานโดยการทดลองการดูดกลืนแสง และโครงสร้างของสารโดยการทดลองการเลี้ยวเบนของรังสีเอกซ์ (X-ray diffraction หรือ XRD) แล้วนำข้อมูลที่ได้พร้อมกับการกำหนดสเปกตรัมที่เหมาะสมมาวิเคราะห์หาค่าคงที่ผลึกต่างๆ โดยวิธีเชิงตัวเลขที่เรียกว่า วิธีการของเรียทเวลด์ (Rietveld method) ซึ่งจะนำจากข้อมูลทั้งฮิสโทแกรมมาใช้ในการปรับแต่งหาพารามิเตอร์ต่างๆ ให้เหมาะสมตามสเปกตรัมที่กำหนด โดยจะได้ค่าที่เหมาะสมเมื่อค่ากุดเนสออฟฟิต (GOF) มีค่าต่ำสุด ในงานวิจัยนี้จะใช้โปรแกรมเรียทิกา (Rietica) [9] ซึ่งทำงานภายใต้วินโดวส์ช่วยในการวิเคราะห์ปรับแต่งหาพารามิเตอร์ที่เหมาะสมตามวิธีการของเรียทเวลด์

รูปแบบการเลี้ยวเบนของรังสีเอกซ์ของสารประกอบ $Cu_2In_4Se_7$ นั้นมีความคล้ายคลึงกับของ $CuInSe_2$ มีเพียงยอด (peak) เล็กๆ ที่มีค่าความเข้มน้อยๆ เพียง 2-3 ยอดเพิ่มเข้ามาเท่านั้น [10] นอกเหนือจากนั้น รูปแบบการเลี้ยวเบนของ $Cu_2In_4Se_7$ และของ $CuIn_3Se_5$ ไม่มีความแตกต่างกันเลย [7] ดังนั้นโครงสร้างผลึกของสารประกอบทั้งสองไม่แตกต่างกัน และเป็นไปได้ที่สารที่มีสัดส่วนใกล้เคียงกับ $Cu_2In_4Se_7$ หรือ $CuIn_3Se_5$ จะมีโครงสร้างเช่นเดียวกัน

ในการทดลองนี้ปลูกผลึกโดยใช้วิธีทำให้เย็นตัวโดยตรงตามวิธีของบริดจ์แมน-สโตคบาร์เกอร์แบบแนวนอน จากรายงานหรืองานวิจัยที่เคยมีมา เมื่อใช้สัดส่วนของสารเริ่มต้นแตกต่างไปจาก $Cu:In:Se = 1:1:2$ เช่น $Cu:In:Se = 1:3:5$ เมื่อทำการเก็บผลึกแล้วทำการวิเคราะห์สัดส่วน จะพบว่าสัดส่วนของสารประกอบตามแนวยาวของแท่งผลึกจะไม่สม่ำเสมอ [11, 12, 13] ปรากฏการณ์นี้จะเกิดขึ้นเสมอเมื่อสัดส่วนของสารเริ่มต้นมีความแตกต่างไปจากสัดส่วนของ $CuInSe_2$ มากๆ โดยจะมีปริมาณของอะตอมของทองแดงมากในบริเวณที่แข็งตัวเป็นผลึกก่อน และปริมาณอะตอมของทองแดงจะน้อยในบริเวณที่แข็งตัวเป็นผลึกทีหลัง

แนวทางในการปลูกผลึก $Cu_2In_4Se_7$ ในงานวิจัยนี้ได้อาศัยวิธีการปลูกผลึกของ คำเผย ชัยวงศ์ [14] ที่ปลูกผลึกสารประกอบ $CuInSe_2$ และของราม ดิวารี [13] ที่ปลูกผลึกสารประกอบ $CuIn_3Se_5$

วัตถุประสงค์ของงานวิจัย

1. ปลุกผลึกเดี่ยวของสารประกอบกึ่งตัวนำที่มีโครงสร้างเป็นเฟสของ $\text{Cu}_2\text{In}_4\text{Se}_7$ โดยใช้สัดส่วนอะตอมของธาตุองค์ประกอบเริ่มต้น $\text{Cu}:\text{In}:\text{Se}$ เป็น 2:4:7 โดยใช้วิธีทำให้เย็นตัวโดยตรงตามวิธีของบริดจ์แมน-สโตคบาร์เกอร์ตามแนวนอน
2. ปลุกผลึกของสารประกอบกึ่งตัวนำที่มีโครงสร้างเป็นเฟสของ CuInSe_2 โดยใช้มีสัดส่วนอะตอมของธาตุองค์ประกอบเริ่มต้น $\text{Cu}:\text{In}:\text{Se}$ เป็น 6:6:13 เพื่อยืนยันว่าเกรเดียนของอุณหภูมิไม่มีผลต่อเกรเดียนของสัดส่วนอะตอมของผลึกเมื่อสัดส่วนของสารเริ่มต้นมีค่าใกล้เคียงกับสัดส่วนของ CuInSe_2
3. เพื่อหาสมบัติทางไฟฟ้า เช่น สภาพนำไฟฟ้า สภาพเคลื่อนที่ได้ ความหนาแน่นของพาหะ และชนิดของผลึกสารกึ่งตัวนำที่ปลูกได้ โดยใช้การทดลองปรากฏการณ์ฮอลล์
4. เพื่อหาค่าช่องว่างแถบพลังงานของผลึกสารกึ่งตัวนำที่ปลูกได้ โดยการทดลองการดูดกลืนแสง
5. วิเคราะห์โครงสร้างของผลึกสารกึ่งตัวนำที่ปลูกได้ เช่น สเปกตรัมของผลึกที่เหมาะสมที่สุด สัดส่วนของอะตอม ค่าคงที่ผลึก ตำแหน่งของอะตอมต่างๆ และปริมาณการเข้าประจำที่ของอะตอมต่างๆ โดยอาศัยวิธีการของเรย์ทเวลด์

ขั้นตอนของการวิจัย

1. ศึกษาวิธีการเตรียมผลึกและวิธีการทดลองจากงานวิจัยก่อนหน้า และหาข้อมูลเกี่ยวกับสารประกอบ $\text{Cu}_2\text{In}_4\text{Se}_7$ และสารประกอบที่เกี่ยวข้อง เช่น CuIn_3Se_5 และ CuInSe_2 จากเอกสารทางวิชาการ และวิทยานิพนธ์ที่เกี่ยวข้อง
2. ปลุกผลึกเดี่ยวของสารประกอบกึ่งตัวนำ โดยใช้วิธีทำให้เย็นตัวโดยตรงตามวิธีของบริดจ์แมน-สโตคบาร์เกอร์ตามแนวนอน ประกอบด้วยการเผาผลึก $\text{Cu}_2\text{In}_4\text{Se}_7$ จำนวน 3 หลอดโดยใช้อัตราส่วนเริ่มต้น $\text{Cu}:\text{In}:\text{Se}$ เป็น 2:4:7 กับผลึก CuInSe_2 อีก 2 หลอดที่มีอัตราส่วนเริ่มต้น $\text{Cu}:\text{In}:\text{Se}$ เป็น 6:6:13 โดยตลอดเวลาที่ทำการปลูกผลึกนี้ จะวางหลอดทุกหลอดให้ได้รับเกรเดียนของอุณหภูมิตามแนวยาวของหลอดเพื่อให้เกิดเกรเดียนของสัดส่วนธาตุที่เป็นองค์ประกอบขึ้นโดยอิสระแนวยาวของแท่งผลึก
3. แบ่งผลึกจากแต่ละหลอดออกเป็นส่วนๆ ตามแนวยาวของแท่งผลึก แล้วเลือกสารตัวอย่างบางส่วนมาทำการวัดด้วยวิธีอีดีเอส (energy dispersive spectrometer หรือ EDS)

เพื่อหาสัดส่วนของธาตุที่เป็นองค์ประกอบ แล้วทำการเปรียบเทียบสัดส่วนของธาตุที่เป็นองค์ประกอบที่ได้ของสารตัวอย่างแต่ละชิ้นตามแนวเกรเดียนของอุณหภูมิ

4. นำสารตัวอย่างในส่วนเดียวกันที่ใช้วัดด้วยวิธีอีดีเอส มาทดลองการเลี้ยวเบนของรังสีเอกซ์แล้วเก็บผลการทดลองไว้ทำการวิเคราะห์โครงสร้างของผลึก เลือกสารจากบางตัวอย่างที่มีสัดส่วนใกล้เคียงกับสัดส่วน $\text{Cu}:\text{In}:\text{Se} = 2:4:7$ มาวัดปรากฏการณ์ฮอลล์ เพื่อหาสภาพนำไฟฟ้า สภาพเคลื่อนที่ได้ ความหนาแน่นของพาหะ และชนิดของสารกึ่งตัวนำ

5. เลือกสารจากบางตัวอย่างที่มีสัดส่วนใกล้เคียงกับสัดส่วน $\text{Cu}:\text{In}:\text{Se} = 2:4:7$ มาทำการทดลองการดูดกลืนของแสง แล้วทำการวิเคราะห์ผลที่ได้เพื่อหาค่าช่องว่างแถบพลังงาน

6. วิเคราะห์ผลการเลี้ยวเบนของรังสีเอกซ์เพื่อหาสเปกตรัมของโครงสร้างสารที่นำเชื้อถือ สัดส่วนอะตอม ค่าคงที่ผลึก ตำแหน่งของอะตอม และปริมาณการเข้าประจำที่ของอะตอมต่างๆ โดยใช้โปรแกรมเรย์ทิก้าซึ่งใช้หลักการของเรย์ทเวลดต์ ในที่นี้ได้ทดลองกำหนดโครงสร้างหลายอย่างในโปรแกรม แล้ววิเคราะห์หาโครงสร้างที่ดีที่สุด

7. สรุปผลที่ได้จากเอกสารทางวิชาการและผลการทดลอง

ในวิทยานิพนธ์นี้ประกอบด้วยห้าบท โดยบทแรกเป็นบทนำ บทที่ 2 เป็นทฤษฎีพื้นฐานเกี่ยวกับสารกึ่งตัวนำ บทที่ 3 เป็นการทดลอง บทที่ 4 เป็นการวิเคราะห์ข้อมูลโดยวิธีการปรับแต่งพารามิเตอร์แบบเรย์ทเวลดต์ และบทที่ 5 เป็นสรุปและวิจารณ์ผลการทดลอง

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย