

## บทที่ 7

## สรุปและวิจารณ์ผลการทดลอง

ในงานวิจัยนี้เป็นการศึกษาการเตรียมฟิล์มบางแคดเมียมซัลไฟด์โดยวิธีการเคลือบด้วยการอบสารเคมี และหาสมบัติต่างๆ เช่น โครงสร้างผลึก สมบัติเชิงไฟฟ้า สมบัติเชิงแสง เพื่อเป็นข้อมูลที่จะนำไปประดิษฐ์เซลล์แสงอาทิตย์แบบฟิล์มบางรอยต่ออวิโรพันธุ์ สำหรับผลที่ได้จากการศึกษาครั้งนี้พอสรุปได้ดังนี้

ฟิล์มบาง CdS เตรียมที่อุณหภูมิ 65 , 75 , 80 °C ฟิล์มมีผิวเรียบสม่ำเสมอ สะท้อนแสง สีเหลืองส้ม วัดความหนาโดยวิธีไทลนสก็พบว่าความหนาจะเพิ่มขึ้นตามเวลาของการจุ่มฟิล์มในสารละลาย และเตรียมที่อุณหภูมิสูงกว่าจะได้ความหนามากกว่าเตรียมที่อุณหภูมิต่ำในขณะเวลาที่จุ่มฟิล์มเท่ากัน เมื่อวัดการเลี้ยวเบนของรังสีเอกซ์เพื่อหาโครงสร้างผลึก จะได้โครงสร้างผลึกเป็นแบบ Hexagonal และนำไปแอนนัลที่อุณหภูมิสูงขึ้นพบว่าโครงสร้างผลึกเป็นแบบ Hexagonal ที่สมบูรณ์ขึ้น วิเคราะห์ด้วย SEM และ EDXS ทำให้ทราบพื้นผิวของฟิล์มและเปอร์เซ็นต์ของอะตอมธาตุ พบว่าพื้นผิวประกอบด้วยผลึกเล็กๆรวมตัวกันอยู่อย่างหนาแน่นมีขนาดประมาณ 1  $\mu\text{m}$  และสัดส่วนเปอร์เซ็นต์ของอะตอมธาตุ Cd และ S มีสัดส่วนเปอร์เซ็นต์ธาตุ 1:1 ทั้งฟิล์มที่แอนนัลและไม่แอนนัล วิเคราะห์สมบัติเชิงแสงโดยการวัดการส่งผ่านแสง การดูดกลืนแสง และคำนวณหาช่องว่างแถบพลังงาน ได้การส่งผ่านแสงมีค่าสูงประมาณ 80 % ที่ความยาวคลื่นมากกว่าช่องว่างแถบพลังงาน และค่าช่องว่างแถบพลังงานมีค่าอยู่ในช่วง 2.35 - 2.60 eV โดยที่เมื่อความหนาของฟิล์มมากขึ้นค่าช่องว่างแถบพลังงานจะลดลง และแอนนัลที่อุณหภูมิสูงขึ้นค่าช่องว่างแถบพลังงานจะลดลง วิเคราะห์สมบัติเชิงไฟฟ้าฟิล์มบาง CdS ที่เตรียมได้มีค่าความต้านทานแผ่นสูงมากประมาณ  $10^{11}$   $\Omega/\square$  เมื่อไม่ได้รับแสง แต่เมื่อรับแสง ความต้านทานแผ่นจะลดลงอย่างมากนั่นคือมีสภาพการนำไฟฟ้าสูง และความต้านทานแผ่นจะลดลงอย่างมากเมื่อเติมสารเจือ  $\text{HgCl}_2$  แล้วแอนนัลที่อุณหภูมิ 200 °C ทั้งในอากาศและบรรยากาศของกาซไนโตรเจน โดยมีค่าประมาณ  $10^5$   $\Omega/\square$  ในขณะที่ไม่ได้รับแสง วิเคราะห์อิทธิพลของตัวโดดที่ได้จากสารเจือ  $\text{HgCl}_2$  ระหว่าง Hg และ Cl พบว่าเมื่อใช้สารเจือ  $\text{NH}_4\text{Cl}$  ความต้านทานแผ่นของฟิล์มบาง CdS จะลดลงมากที่อุณหภูมิการแอนนัล 300 °C มีค่าประมาณ

$10^7 \Omega/\square$  ในขณะที่ไม่ได้รับแสง และเมื่อใช้สารเจือ  $\text{Hg}_2(\text{CH}_3\text{COO})_2$  ทุกอุณหภูมิของการแอนนัลค่าความต้านทานแผ่นไม่ได้ลดลง โดยมีค่าประมาณ  $10^{11} \Omega/\square$  ดังนั้นสรุปได้ว่า Cl มีอิทธิพลในการโดปในฟิล์มบาง Cds

ข้อเสนอนี้เนื่องจากการทำงานของเซลล์แสงอาทิตย์จะต้องอาศัยแสงเพื่อผลิตพลังงานไฟฟ้า ดังนั้นเซลล์แสงอาทิตย์จึงต้องมีความไวต่อแสงมาก และสภาพการนำไฟฟ้าสูงเมื่อรับแสง จากงานวิจัยทำให้ทราบว่าแคดเมียมซัลไฟด์ที่เตรียมได้โดยไม่ได้เติมสารเจือและไม่แอนนัล จะมีความไวแสงสูงกว่าฟิล์มที่เติมสารเจือและฟิล์มที่แอนนัล ดังนั้นฟิล์มบางแคดเมียมซัลไฟด์ที่เตรียมได้โดยไม่ได้เติมสารเจือ และไม่แอนนัล จึงมีความเหมาะสมที่จะนำไปใช้ในส่วนหนึ่งของโครงสร้างของเซลล์แสงอาทิตย์ จากวิทยานิพนธ์ [30] ซึ่งอยู่ในกลุ่มวิจัยสารกึ่งตัวนำ ภาควิชาฟิสิกส์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย เมื่อนำฟิล์มบางแคดเมียมซัลไฟด์ที่ไม่ได้เติมสารเจือไปประดิษฐ์เป็นเซลล์แสงอาทิตย์บนผลึกเดี่ยว  $\text{CuInSe}_2$  ของเซลล์  $\text{CdS}/\text{CuInSe}_2$  พบว่ายังมีประสิทธิภาพต่ำมากประมาณ 1.24 % และนอกจากนี้กลุ่มวิจัยฟิสิกส์สารกึ่งตัวนำได้นำวิธีการเตรียมฟิล์ม Cds โดยวิธี CBD นี้ไปประดิษฐ์เป็นชั้นของฟิล์มบาง Cds ของเซลล์ชนิดฟิล์มบางรอยต่ออวิวิธพันธุ์ของเซลล์  $\text{ZnO:Al}/\text{CdS}/\text{CuInSe}_2/\text{MO}$  มีประสิทธิภาพ 2.5 % [31] อย่างไรก็ตามในขณะนี้กลุ่มวิจัยสารกึ่งตัวนำได้พัฒนาเซลล์จันมีประสิทธิภาพขึ้นถึง 11 % แล้ว

เนื่องจากฟิล์มบางแคดเมียมซัลไฟด์จะทำหน้าที่เป็นชั้นหน้าต่างที่เป็นสารชนิดแอนติเรเฟล็กทีฟกับ  $\text{CuInSe}_2$  ที่เป็นสารชนิดพีและทำหน้าที่เป็นชั้นดูดกลืนแสง ดังนั้นในการพัฒนาเซลล์ให้มีประสิทธิภาพสูงขึ้นจะต้องใช้ฟิล์มบางแคดเมียมซัลไฟด์ที่มีความหนาที่เหมาะสมให้แสงส่งผ่านไปได้มาก และมีสภาพนำไฟฟ้าที่สูงซึ่งอาจจะต้องเติมสารเจือนอกจากการใช้สารเจือจากการวิจัยในครั้งนี้แล้ว ในโอกาสต่อไปควรจะใช้สารเจือตัวอื่นบ้างเช่น In, B, Zn เป็นต้น

นอกจากนี้ฟิล์มที่เติมสารเจือ  $\text{HgCl}_2$  และแอนนัลที่อุณหภูมิ  $200^\circ\text{C}$  ในบรรยากาศของก๊าซไนโตรเจน หรือในอากาศจะทำให้ความต้านทานแผ่นลดลงอย่างมาก และมีสภาพการนำไฟฟ้าสูง ดังนั้นจึงเหมาะสำหรับการประดิษฐ์อุปกรณ์สารกึ่งตัวนำเชิงไฟฟ้าอื่นๆได้อีก เช่น ไดโอด เป็นต้น