

บทที่ ๑

บทนำ

สารประกอบอินเดียมชิลไนต์ เป็นสารกึ่งตัวนำในกลุ่ม III-VI ของตารางธาตุ ซึ่งมีโครงสร้างของผลึกเป็นแบบເອກชาໂගນອล โดยมีแรงยิดเหนี่ยวระหว่างอะตอมเป็นแรงแบบ เวเลนซ์ และมีแรงยิดเหนี่ยวระหว่างชั้นเป็นแรงแบบแวนเดอร์วอลล์^(๑) สารประกอบ InSe จะมีค่าคงที่ของແລທິກີ $a = 4.005 \text{ \AA}$, $c = 16.640 \text{ \AA}$. ส่วนสารประกอบ $\text{T-In}_2\text{Se}_3$ จะมีค่าคงที่ระหว่างແລທິກີเปลี่ยนไปเป็น $a = 7.11 \text{ \AA}$, $c = 19.34 \text{ \AA}$ ^(๒) ในปัจจุบันได้มี การเตรียมและนำเอกสารประกอบของอินเดียมชิลไนต์ ทั้งชนิดที่เป็นแบบแท่งและชนิดที่เป็นแบบ ผิล์มนang มาศึกษาเพื่อประยุกต์ใช้ในทางด้านที่เกี่ยวกับผลิตภัณฑ์แสงอาทิตย์ เช่น ทำเป็นตัววัด สภาพนำไฟฟ้าเนื่องจากแสง และทำเป็นรอยต่อของเซลล์ริบบิ้น เป็นต้น

สำหรับการเตรียมสารประกอบอินเดียมชิลไนต์ในลักษณะของผิล์มนang ได้มีการ เตรียมโดยใช้การระเหยสารด้วยความร้อน (Thermal evaporation) จากการระเหยสาร จุดเดียว (Single source evaporation) โดยที่ใช้สารอินเดียมชิลไนต์ชนิดที่เป็นแบบพง บริสุทธิ์ 99.999%^(๓) และชนิดที่เป็นแบบแท่งที่เตรียมจากการใช้สารอินเดียมบริสุทธิ์ 99.99% กับสารชิลไนเดียมบริสุทธิ์ 99.999%^(๔) นอกจากนี้ยังได้มีการเตรียมโดยใช้วิธีการระเหยสารจาก 2 จุด (Double source evaporation) โดยใช้สารอินเดียมบริสุทธิ์ 99.99% กับสารชิล- ไนเดียมบริสุทธิ์ 99.999%^(๕) ทำการระเหยในระบบสูญญากาศที่มีความดันประมาณ 10^{-5} mbar . จากรายงานการวิจัย^(๖) พบว่าผิล์มนang ของสารประกอบอินเดียมชิลไนต์ที่เตรียมได้แสดงสมบัติ ของสารกึ่งตัวนำ และมีค่าช่องว่างของแบตเตอรี่ดังนี้ 1.2 – 1.3 eV. ซึ่งเป็นค่า ช่องว่างของแบตเตอรี่ของสารประกอบที่สามารถนำมาใช้ทำเป็นรอยต่อของเซลล์ริบบิ้น ได้

ระบบระเหยสารและระบบควบคุมอัตราการระเหยสารมีหลักการทำงานคือ เมื่อกำ การระเหยสารเข้าไปจับบนแผ่นรองรับ FFE ได้ยาแก้สารจะเข้าไปจับบนผลึกควร์ทซ์ด้วย เป็นผล ทำให้ความถี่ของผลึกควร์ทซ์ลดลง และสัญญาณความถี่ของผลึกควร์ทซ์จากวงจร oscillometer จะถูกส่งเข้าสู่คอมพิวเตอร์ โดยผ่านทางวงจรรีเซิลเตอร์เลื่อนข้อมูล เพื่อประมวลผลความถี่ที่ เปลี่ยนแปลงไป ถ้าความถี่เปลี่ยนแปลงไม่เป็นไปตามที่ต้องการแล้ว คอมพิวเตอร์ก็จะส่งสัญญาณ ไฟฟ้าไปที่วงจรควบคุมกำลังไฟเรืองสีส่วน เพื่อเพิ่มหรือลดกำลังไฟฟ้าที่จ่ายให้กับบ๊อต (Boats) ที่ใช้ระเหยสารจนทำให้ได้อัตราการเปลี่ยนแปลงความถี่ของผลึกควร์ทซ์ เป็นไปตามอัตราการ

รายละเอียดที่ต้องการ ซึ่งทั้งนี้การทำงานของระบบควบคุมอัตราการระเหยเป็นไปโดยอัตโนมัติ

ได้มีการวิจัย^(๕,๖) เพื่อศึกษาเกี่ยวกับพารามิเตอร์ต่างๆ เกี่ยวกับระบบบริหารและระบบควบคุมอัตราการระเหยสาร พบว่าแหล่งกำเนิดที่ใช้ระเหยสารมีความสอดคล้องกับทฤษฎีและสมมุติฐานของแหล่งกำเนิดแบบพื้นที่เล็กๆ (Small area source) ส่วนเครื่องส托ลที่ใช้ในวงจรขอสีลิลเลเตอร์มีความถี่ 4 MHz. และมีค่าความไวของเครื่องส托ลประมาณ 75 Hz./ μ g/cm. นอกจากนี้ยังได้มีการศึกษาเกี่ยวกับลักษณะเฉพาะทางอุณหภูมิของเครื่องส托ล ซึ่งใช้ในระบบควบคุมอัตราการระเหยสาร รวมทั้งมีการศึกษาเบรียบเทียบผลการระเหยสารภายใต้การควบคุม และการระเหยสารแบบอิสระ โดยไม่มีการควบคุมด้วยเครื่องคอมพิวเตอร์ จากรายงานผลของการวิจัยพบว่า ระบบที่ใช้สำหรับการระเหยสารนี้สามารถควบคุมอัตราการระเหยสารแต่ละจุดแยกจากกันได้อย่างมีประสิทธิภาพ

ในงานวิจัยนี้ได้ทำการทดลอง เตรียมแผ่นฟิล์มนางของอินเติยมชิลิเนียม โดยใช้สารอินเติยมบริสุทธิ์ 99.999% และสารชิลิเนียมบริสุทธิ์ 99.999% ทำการระเหยจาก 2 จุดพร้อมกันในระบบสัญญาการคัดความดันประมาณ 1.8×10^{-5} mbar. ซึ่งใช้ระบบบริหารและควบคุมอัตราการระเหยสารแต่ละจุดแยกกันอย่างอิสระด้วยคอมพิวเตอร์ สำหรับระบบที่ใช้ระเหยสารนี้ เป็นระบบที่เคยใช้เตรียมฟิล์มนางของสารประกอบบอร์อินเติยมไธลิไนด์ โดยการระเหยสารจาก 3 จุด^(๕) ซึ่งมีการออกแบบโดยเลือกใช้ผ้าคลุมหัวที่และวงจรขอสีลิลเลเตอร์ เป็นมอนิเตอร์ที่นิยมใช้กันมาก เพราะให้ความละเอียดแม่นยำ รวมทั้งสามารถสร้างและพัฒนาระบบบริหารและสารขึ้นใช้งานได้เงินในห้องปฏิบัติการโซลิท-อิเล็กทรอนิกส์เกือบกึ่งหมด

และในงานวิจัยนี้จะได้ทำการปรับปรุง และพัฒนาระบบที่ใช้ระเหยสาร ในส่วนของวงจรขอสีลิลเลเตอร์ เพื่อให้สามารถลดสัญญาณรบกวนจากวงจรขอสีลิลเลเตอร์ที่ใช้ในแต่ละจุดซึ่งกันและกันได้ ซึ่งจะมีผลทำให้วงจรขอสีลิลเลเตอร์มีเสถียรภาพมากยิ่งขึ้น และจะได้จัดเพิ่มหน้าแปลงสำหรับเพิ่มกำลังไฟฟ้าให้กับบีตที่ใช้ระเหยสารในแต่ละจุดให้สามารถใช้ในการระเหยในอัตราการระเหยที่สูงมากขึ้น เพื่อให้สอดคล้องกับเงื่อนไขในการเตรียมแผ่นฟิล์มนางอินเติยมชิลิเนียม