

บทที่ 6

บทสรุปและข้อเสนอแนะ

6.1 บทสรุป

ในงานวิจัยนี้ได้ทำการเตรียมกระจากนำไฟฟ้าเพื่อทำเป็นขั้วไฟฟ้าสำหรับเซลล์แสงอาทิตย์โดยใช้ Tin (IV) Chloride Pentahydrate 30 g ในเมทานอล 300 mL บรรจุในขวดสเปรย์พ่นละอองไส้ ขณะอุณหภูมิประมาณ 600 °C อย่างรวดเร็วจำนวน 3 ครั้ง ต่อแผ่นและนำกลับสู่เตาเผาทันที เพาต์อีกประมาณ 2 นาที ทำซ้ำ 15 รอบ ก็จะได้กระจากนำไฟฟ้ามาใช้งานได้และพบว่ากระจากนำไฟฟ้าที่เตรียมได้มีความต้านทานเฉลี่ย $8.38 \text{ k}\Omega/\text{cm}$

ได้ทำการวัดค่าการดูดกลืนแสง (Absorbance) ของพืช 3 ชนิด คือ 1. ใบตะไคร้ 2. สาหร่ายจั่ว 3. ใบมะนาว พบร่วมค่าการดูดกลืนแสงที่ได้มีค่าได้ค่าการดูดกลืนแสงที่ใกล้เคียงกันมากและยังเป็นค่าที่เหมาะสมสามารถที่จะนำมาทำเป็นตัวเซนซิไทเซอร์ได้ เพราะอยู่ในช่วงวิสิเบิลไลท์ ซึ่งช่วงนี้ TiO_2 ไม่สามารถดูดกลืนแสงได้ (Hupp, 1997) จึงทำให้ต้องใช้ตัวช่วยในการดูดกลืนแสง โดยได้ใช้คลอโรฟิลล์ที่ได้จากใบมะนาวเป็นตัวเซนซิไทเซอร์

เซลล์แสงอาทิตย์ที่ได้ใช้คลอโรฟิลล์ที่ได้จากใบมะนาวเป็นตัวเซนซิไทเซอร์ ได้สร้างขึ้นมา 3 ชนิด แต่ละชนิดจะแตกต่างกันที่ การใช้อิเล็กโทรไลท์ ชนิดที่ 1 ใช้อิเล็กโทรไลท์ KI/I_2 ชนิดที่ 2 ใช้อิโไอ I_2 ชนิดที่ 3 ใช้อิเล็กโทรไลท์ FeCl_3 และได้ทำการทดสอบเซลล์แสงอาทิตย์ที่สร้างขึ้นทั้ง 3 ชนิด มีการให้ค่าแรงดันไฟฟ้าງจรเปิดที่ต่างกัน โดย ชนิดที่ 2 ให้ค่าแรงดันไฟฟ้าງจรเปิดสูงสุดคือ 93.5 mV และชนิดที่ 1 ให้ค่าแรงดันไฟฟ้าງจรเปิดสูงสุดคือ 91.6 mV ชนิดที่ 3 ให้ค่าแรงดันไฟฟ้าງจรเปิดสูงสุดคือ 6.141 mV ตามลำดับ และได้ทำการทดสอบใช้ค่าการส่องสว่างจากแสงอาทิตย์กับเซลล์แสงอาทิตย์ชนิดที่ 2 มีค่าแรงดันไฟฟ้าງจรเปิดสูงสุดเท่ากับ 273 mV และพบร่วมได้ประสิทธิภาพเท่ากับ $1.2259 \times 10^{-5} \%$ แต่ถ้าเทียบกับราคานեื้อกีวี่ก็ถือว่ายังถูกกว่าเซลล์แสงอาทิตย์แบบชิลิกอนที่มีอยู่ในปัจจุบัน และกระบวนการการทำก็ง่ายกว่า เช่นกัน

จากการทดลองพบร่วมเซลล์แสงอาทิตย์ที่ได้สร้างขึ้นทั้ง 3 ชนิด นั้นได้ให้ค่าแรงดันไฟฟ้าງจรเปิดที่แตกต่างกัน เนื่องจากการทำหน้าที่อิเล็กโทรไลท์ แต่ละชนิดไม่เหมือนกัน และการเตรียมกระจากนำไฟฟ้ายังให้ค่าความต้านที่สูงอยู่แต่ข้อดีคือราคาถูกกว่าการซื้อ (จากการสำรวจพบว่า กระจากนำไฟฟ้าที่ขายอยู่ในปัจจุบันราคาประมาณ 10 แผ่นต่อ 10,000 บาท)

นี้คือสาเหตุที่ทำให้ได้ประสิทธิภาพที่ต่ำ

ยังมีข้อสังเกตที่สำคัญอีกอย่างคือเซลล์แสงอาทิตย์ชนิดที่ 2 (ไซโอล I₂) เป็นการเตรียมแบบแห้ง แต่อายุการใช้งานก็ยังคงให้ค่าแรงดันไฟฟ้าคงจะเปิดอยู่ เพราะการทดลองทุกครั้งจะเป็นเวลาห่างกัน 15 วัน นี้คือข้อดีของเซลล์แสงอาทิตย์ชนิดที่ 2

งานวิจัยนี้มุ่งเน้นที่การศึกษาความเป็นไปได้ในการเกิดอิเล็กตรอนที่มีรายช่นซิไทเซอร์เป็นตัวให้กำเนิด ซึ่งผลที่ได้คือมีการตอบสนองต่อแสงของเซลล์แสงอาทิตย์ที่สร้างขึ้นโดยสังเกตได้จากค่าแรงดันไฟฟ้าคงจะเปิดที่เกิดขึ้นจากการทดลอง

6.2 ข้อเสนอแนะ

6.2.1. ปัญหาและอุปสรรค

1. การเตรียมกระจากรำไฟฟ้ายังได้ประสิทธิภาพที่ต่ำอยู่คือมีค่าความด้านทานอยู่ในระดับกิโลโอมห์ ขึ้นไป อาจเกิดจากการสเปรย์สารไม่ทั่วทั้งแผ่นก็ได้ ทำให้ไม่สามารถวัดค่ากระแสไฟฟ้าที่เกิดจากเซลล์แสงอาทิตย์ได้

2. การใช้ TiO₂ ยังเป็นแบบเกรดการค้าเนื่องจากมีราคาถูกกว่าแบบนาโนทำให้การยึดเกาะของรายช่นซิไทเซอร์ที่ใช้ในการทดลองยังทำได้ไม่ดีพอกลางสั่งอิเล็กตรอนจึงเกิดได้น้อย

3. การใช้ตัวเช่นซิไทเซอร์ควรหาตัวที่มีค่าการคุณภาพลีนแสงแตกต่างจากนี้ ซึ่งอาจทำให้เพิ่มความสามารถในการคุณภาพลีนแสง เช่นกัน

6.2.2 ข้อเสนอแนะ

1. การสร้างเซลล์แสงอาทิตย์ให้ได้ประสิทธิภาพที่ดี ต้องคำนึงถึงขั้วไฟฟ้าของเซลล์แสงอาทิตย์ด้วย เพื่อหลีกเลี่ยงปัญหาที่จะเกิดขึ้นผู้วิจัยแนะนำให้ใช้ ITO ที่มีข่ายอยู่แล้วซึ่งมีค่าความด้านทานประมาณ $8 \Omega /□$ (Cao, F., et al. 1996)

2. การใช้ TiO₂ ให้ใช้แบบขนาดระดับนาโนจะทำให้การยึดเกาะของรายช่นซิไทเซอร์มีประสิทธิภาพที่ดีขึ้น (Kay, A. and Gratzel, M. 1993)

3. การใช้ตัวเช่นซิไทเซอร์สามารถใช้พืชชนิดอื่นได้อีก เช่น ผลของราสเบอรี่ หรือ ดอกอัญชัน เป็นลักษณะมันุด เป็นต้น (Smestad, 1998)