



# เชลล์สีไฟฟ้าจากคลอร์ฟลอร์



อาจารย์ที่ปรึกษา

อาจารย์วิชัย จุ่มพล

#### คณะผู้วิจัย

นางสาวyuวุตี เนตรน้อย

นางสาววีรยา เหลี่ยมไทย

นางสาวอรวรรณ ไกรแสงศรี

โรงเรียนนวัตถุอิเล็กทรอนิกส์

71 ต.ตลาด อ.พระประแดง จ.สมุทรปราการ 10130

#### ที่มา

ในปัจจุบันเทคโนโลยีมีความเจริญก้าวหน้ามาก ทำให้คนเราบริโภคสิ่งอำนวยความสะดวกกันมากขึ้น สิ่งที่ลิ้นเปลืองมากที่สุดก็คือ พลังงานไฟฟ้า นักวิจัยพยายามหาสิ่งประดิษฐ์ใหม่ๆ มาใช้เพื่อทดแทน จึงทำให้เกิดแนวคิดว่า ในเมื่อพืชใช้คลอร์ฟลอร์ หรือ

สารสีเขียวจับแสงอาทิตย์มากก็เก็บเป็นพลังงานในรูปของสารเคมีคือ แป้งและหัวตาลได้ คลอร์ฟลอร์น่าจะเปลี่ยนพลังงานแสงมาเป็นพลังงานไฟฟ้าได้ เช่นกัน ดังนั้น นักวิจัยจึงใช้สารสีเขียวจากพืชมาผลิตหรือทำเป็นเซลล์ไฟฟ้า และศึกษาต่อไปอีกว่า คลอร์ฟลอร์จากพืชนี้ดีที่สามารถให้พลังงานไฟฟ้าได้มากที่สุด

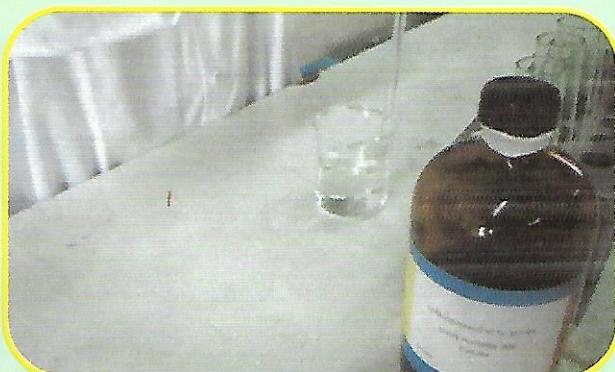
#### จุดประสงค์

- เพื่อศึกษาการผลิตไฟฟ้าอีกทางเลือกหนึ่ง
- เพื่อเปรียบเทียบสารอิเล็กทรอนิกส์จากพืชต่างชนิดกันว่าชนิดใดสามารถผลิตไฟฟ้าได้มากที่สุด

ขั้นตอนการทดลอง



รูปที่ 1. นำใบฝรั่งมาล้างให้สะอาด และทำให้แห้ง



รูปที่ 5. วัดปริมาตรเอทิลแอลกอฮอล์



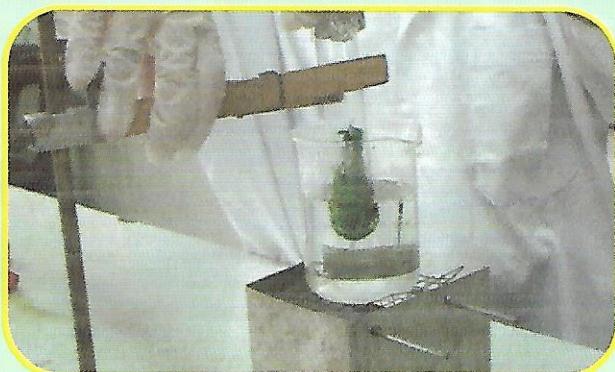
รูปที่ 2. หั่นใบไม้



รูปที่ 6. ใส่เอทิลแอลกอฮอล์ลงไปในหลอดทดลอง



รูปที่ 3. นำใบไม้เข้าเครื่องชั่ง



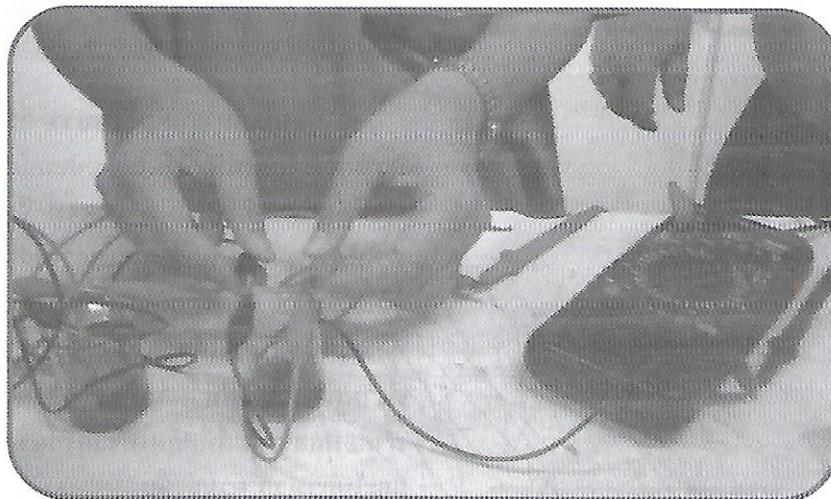
รูปที่ 7. 搗ตบคลอโรฟิลล์



รูปที่ 4. ชั่งใบไม้



รูปที่ 8. กรองคลอโรฟิลล์ทึ้งไว้ให้เย็น



รูปที่ 9. วัดค่าความต่างศักย์ไฟฟ้า

## อุปกรณ์และวิธีการทดลอง

## อุปกรณ์

1. หลอดทดลองขนาดใหญ่
2. บีกเกอร์ ขนาด 100 ซม.<sup>3</sup>
3. ชุดตะเกียงแอลกอฮอลล์
4. ที่ตั้งหลอดทดลอง
5. เครื่องชั่ง
6. บีกเกอร์ ขนาด 250 ซม.<sup>3</sup>
7. มัลติมิเตอร์
8. ชาติพารอที่หนึ่น
9. บีเพตต์
10. สายไฟ

## สารเคมี

1. เอทิลแอลกอฮอลล์
2. ในการเวก
3. แผ่นทองแดง
4. ใบฟรัง
5. ใบมะนาว
6. แผ่นสังกะสี

## วิธีดำเนินการทดลอง

1. นำไปบนฟรังมาลังให้สะอาดและทำให้แห้ง
2. หันไปฝรั่งเป็นขี้นเล็กๆ
3. ขึ้นไปฝรั่งประมาณ 5 กรัม ใส่ในหลอดทดลองขนาดใหญ่
4. วัดปริมาตรของแอลกอฮอลล์ 10 ลูกบาศก์เซนติเมตรใส่ในหลอดทดลองที่มีใบฟรัง
5. ใส่แอลกอฮอลล์ลงไปในหลอดทดลองที่มีใบไม้
6. นำบีกเกอร์ ขนาด 250 ลูกบาศก์เซนติเมตร ใส่หัวต้มให้เดือดแล้วนำหลอดทดลองที่ใส่เอทิลแอลกอฮอลล์และใบฟรังแล้วมาต้มในหัวเดือดประมาณ 2 นาที
7. กรองคลอริฟิลล์ที่ได้ให้เย็น
8. ตัดแผ่นทองแดงและแผ่นสังกะสีให้มีขนาด 2x4 ตารางเซนติเมตร
9. วัดค่าความต่างศักย์ไฟฟ้าของสารคลอริฟิลล์ที่สกัดได้ โดยใช้คลอริฟิลล์เป็นสารอิเล็กทรอยไลด์ ใช้ทองแดงเป็นขัวบวกและสังกะสีเป็นขัวลบ วัดตั้งแต่ 1 เซลล์จนถึง 5 เซลล์

10. นำค่าความต่างศักย์ไฟฟ้าที่วัดได้มาเขียนกราฟและนำกราฟที่ได้เปรียบเทียบกับกราฟตามทฤษฎี
11. ทำข้อ 1-9 โดยเปลี่ยนจากใบฝรั่งมาเป็นในการเวก และใบมะนาวตามลำดับ

## วิเคราะห์ผลการทดลอง

## วิเคราะห์ผลการทดลอง

กราฟจะมีลักษณะไม่คงที่ กราฟที่ได้จะเป็นกราฟไฮเพอร์โบลา มีลักษณะคล้ายกับกราฟระหว่างกระแสไฟฟ้า (I) กับความต่างศักย์ (V) ตามทฤษฎีของกราฟสารอิเล็กทรอยไลด์ เมื่อทราบความต่างศักย์จะคำนวณกระแสไฟฟ้าได้จากสูตร

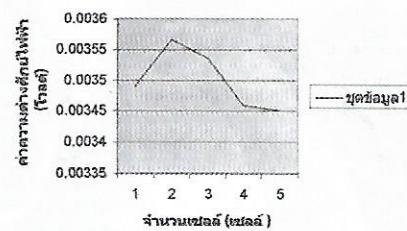
$$E = I(R+r)$$

$$I = \frac{E}{R+r}$$

$$\text{เมื่อ } R = 0 \text{ โอห์ม}$$

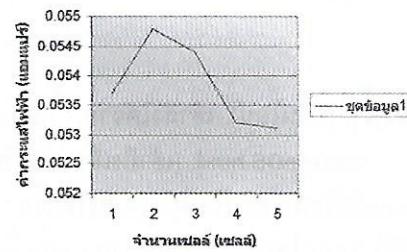
$$r = 0.065 \text{ โอห์ม}$$

กราฟแสดงค่าความต่างศักย์ไฟฟ้า ของใบฟรัง



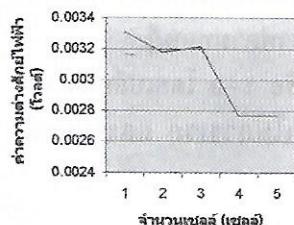
รูปที่ 1

กราฟแสดงค่ากระแสไฟฟ้าของใบฟรัง



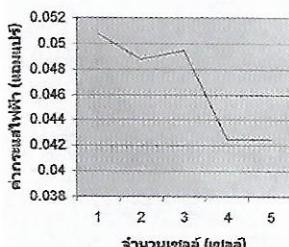
รูปที่ 2

กราฟแสดงค่าความต่างศักย์ไฟฟ้าของในการเวก



รูปที่ 3

กราฟแสดงค่ากระแสไฟฟ้าของในการเวก

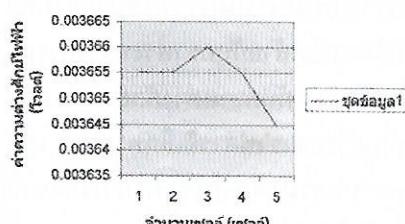


### สรุปผลการทดลอง

จากการทดลองพบว่า ค่าความต่างศักย์ไฟฟ้าที่วัดได้จากคลอร์ฟิลล์ที่สกัดจากใบไม้เม้มค่าไม่คงที่ จึงทำให้กราฟที่ได้เป็นกราฟไข่เพอโรบีลา และจะพบว่า ค่าความต่างศักย์ไฟฟ้าของคลอร์ฟิลล์ที่ได้จากใบมะม่วงค่าความต่างศักย์ไฟฟ้ามากที่สุด รองลงมาคือคลอร์ฟิลล์ที่สกัดได้จากใบฝรั่ง และใบการเวก ตามลำดับ

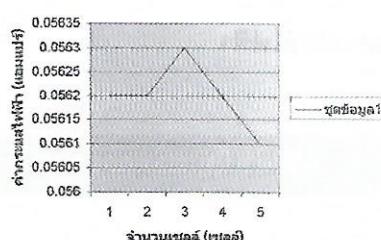
นั่นก็แสดงว่า คลอร์ฟิลล์สามารถนำมาผลิตกระแสไฟฟ้าเป็นสารอิเล็กทรอลิตได้ในการผลิตพลังงานไฟฟ้าได้อีกอย่างหนึ่ง ซึ่งอาจจะเป็นพลังงานทางเลือกใหม่ในอนาคต

กราฟแสดงค่าความต่างศักย์ไฟฟ้าของในมะม่วง



รูปที่ 5

กราฟแสดงค่ากระแสไฟฟ้าของในมะม่วง



รูปที่ 6

### ประโยชน์ที่ได้รับ

- คลอร์ฟิลล์ที่สกัดจากใบไม้สามารถนำมาเป็นสารอิเล็กทรอลิตได้
- นำคลอร์ฟิลล์ไปประยุกต์ใช้ในการผลิตกระแสไฟฟ้า



### บรรณานุกรม

คนนำ. [ออนไลน์]. เข้าถึงได้จาก : <http://www.thaigoodview.com/library/studentshow/2549/m6-3/no01-05/food/sea04p06.html>, [เข้าถึงเมื่อ 19 กันยายน 2551].

คลอร์ฟิลล์. [ออนไลน์]. เข้าถึงได้จาก : <http://www.greenmagic.co.th/chlorophyll.php>, [เข้าถึงเมื่อ 19 กันยายน 2551].

ฝรั่ง. [ออนไลน์]. เข้าถึงได้จาก : <http://www.medplant.mahidol.ac.th/pubhealth/psidium.html>, [เข้าถึงเมื่อ 19 กันยายน 2551].