

## สารบัญ

	หน้า
กิตติกรรมประกาศ	ค
บทคัดย่อภาษาไทย	ง
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ	จ
สารบัญตาราง	ซ
สารบัญภาพ	ณ
บทที่ 1 บทนำ	1
1.1 ที่มาและความสำคัญ	1
1.2 แนวคิดในการวิจัย	2
1.3 วัตถุประสงค์ของการวิจัย	4
1.4 ขอบเขตการวิจัย	4
1.5 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับการวิจัย	5
บทที่ 2 ทฤษฎี	6
2.1 รูปแบบโครงสร้างของ คาร์บอน	6
2.2 ท่อนาโนคาร์บอน(Carbon Nanotubes)	8
2.3 การสังเคราะห์ท่อนาโนคาร์บอน	12
2.4 ทฤษฎีการปลูกท่อนาโนคาร์บอน (Growth mechanism)	17
2.5 คุณสมบัติ และการประยุกต์ใช้	19
2.6 การประยุกต์ใช้ท่อนาโนคาร์บอน (Applications)	21
2.7 การปลดปล่อยอิเล็กตรอนแบบฟิลด์อิมิสชัน (Field emission)	23
บทที่ 3 อุปกรณ์และวิธีการทดลอง	28
3.1 การปลูกท่อนาโนคาร์บอนโดยใช้วิธีการตกสะสมไอเคมี (CVD)	
ลงบนลวดทั้งสแตน	28
3.2 วิธีการทดลองการปลูกท่อนาโนคาร์บอนบนลวดทั้งสแตน	39

3.3 การทดสอบการปลดปล่อยอิเล็กตรอนแบบฟิลด์อิมิสชัน (Field emission)	40
บทที่ 4 ผลการทดลองและวิเคราะห์ผลการทดลอง	45
4.1 การหาอัตราการใช้ของก๊าซ	45
4.2 ผลการวิเคราะห์สวดทั้งสแตนท์ก่อนทำการทดลองปลูกท่อนาโนคาร์บอน	49
4.3 ผลการทดลอง และวิเคราะห์การทดลองปลูกท่อนาโนคาร์บอน โดยเทคนิควิธีการตกสะสมไอเคมี(CVD)	51
4.4 การทดสอบการปลดปล่อยอิเล็กตรอนแบบฟิลด์อิมิสชัน (Field emission)	62
บทที่ 5 สรุปผลและข้อเสนอแนะ	68
5.1 สรุปและวิจารณ์ผลการทดลอง	68
5.2 ข้อเสนอแนะเกี่ยวกับการทดลอง	69
เอกสารอ้างอิง	70
ภาคผนวก	76
ประวัติผู้เขียน	83

สารบัญตาราง

ตาราง	หน้า
4.1 ผลการหาอัตราการไหลของก๊าซอะเซทีลีน	45
4.2 ผลการหาอัตราการไหลของก๊าซอาร์กอน	46
4.3 แสดงผลการวิเคราะห์ธาตุเชิงปริมาณของลวดทั้งสแตนที่ยังไม่ทดลอง	50
4.4 แสดงผลการวิเคราะห์ธาตุเชิงปริมาณของท่อานาโนคาร์บอน	54
4.5 แสดงผลการวิเคราะห์ธาตุเชิงปริมาณของพื้นผิวลวดทั้งสแตนทดลองที่อุณหภูมิ 700 เคลวิน	55
4.6 แสดงค่าต่างๆของกระแสอิเล็กตรอนที่ได้เมื่อค่าความต่างศักย์ที่ใช้กับลวดทั้งสแตนตั้งแต่ 50-500 โวลต์ ที่ความดัน $5 \times 10^{-6}$ มล.ปรอท ของลวดทั้งสแตนที่ยังไม่ปลุกท่อานาโนคาร์บอนกับที่ปลุกท่อานาโนคาร์บอน โดยระหว่างระหว่างขั้วแคโทดกับแอโนดเท่ากับ 2 มิลลิเมตร	62
4.7 แสดงค่าต่างๆของกระแสอิเล็กตรอนที่ได้เมื่อค่าความต่างศักย์ที่ใช้กับลวดทั้งสแตนตั้งแต่ 50-500 โวลต์ ที่ความดัน $5 \times 10^{-6}$ มล.ปรอท ของลวดทั้งสแตนที่ปลุกท่อานาโนคาร์บอน โดยปรับระยะห่างระหว่างขั้วแคโทดกับแอโนดเป็น 0.5 1.0 1.5 และ 2.0 มิลลิเมตร ตามลำดับ	64
4.8 แสดงค่าต่างๆของกระแสอิเล็กตรอนที่ได้เมื่อค่าความต่างศักย์ที่ใช้กับลวดทั้งสแตนตั้งแต่ 50-300 โวลต์ ที่ความดัน $5 \times 10^{-6}$ มล.ปรอท ของลวดทั้งสแตนที่ปลุกท่อานาโนคาร์บอนที่อุณหภูมิ 700 เคลวิน 800 เคลวิน และ 900 เคลวิน ตามลำดับ	66

## สารบัญภาพ

รูป	หน้า
2.1 โครงสร้างของเพชร (a) และ กราไฟต์ (b)	6
2.2 โครงสร้างคาร์บอน หกสิบ ( $C_{60}$ )	7
2.3 โครงสร้างของท่อนาโนคาร์บอน	7
2.4 ลักษณะพื้นฐานของท่อนาโนคาร์บอน	8
2.5 รูปแบบโครงสร้างของท่อนาโนคาร์บอน	9
2.6 ท่อนาโนคาร์บอนผนังชั้นเดียว ในรูปแบบต่างๆ	10
2.7 คัดค้านี้บอกรูปแบบการจัดเรียงตัวของอะตอมบนท่อนาโนคาร์บอน	10
2.8 ตัวอย่างภาพท่อนาโนชนิดคาร์บอนที่ถ่ายโดยกล้องจุลทรรศน์ชนิด Transmission Electron Microscopy (TEM)	11
2.9 แผนภาพ อย่างง่าย ในกระบวนการสังเคราะห์ท่อนาโนคาร์บอน โดยวิธี อาร์คดิสชาร์จ	12
2.10 ภาพของชนิดของท่อนาโนคาร์บอนที่เกิดจากเติมตัวเป็น ตัวกระตุ้น (metal catalyst) และ ไม่เติม	13
2.11 วิธีระเหยด้วยแสงเลเซอร์ (Laser Vaporization)	13
2.12 เทคนิคการตกสะสมไอเคมีด้วยพลาสมา (Plasma enhanced chemical vapor deposition)	15
2.13 เทคนิคการตกสะสมไอเคมีด้วยความร้อน (Thermal chemical vapor deposition )	15
2.14 เทคนิคการตกสะสมไอเคมีโดยใช้แอลกอฮอล์เป็นตัวเร่งปฏิกิริยา (Alcohol catalytic chemical vapor deposition, ACVD )	16
2.15 เทคนิคการแบ่งเฟสในการปลูก (Vapor phase growth)	16
2.16 เทคนิคการตกสะสมไอเคมีโดยใช้แสงเลเซอร์เป็นแหล่งความร้อน (Laser-assisted thermal chemical vapor deposition ,LCVD)	17
2.17 ลักษณะการเกิดท่อนาโนคาร์บอน	18
2.18 ลักษณะการเรียงตัวของอะตอมคาร์บอนทำให้สมบัติต่างกันไป	19

2.19 การใช้ใช้กล้องจุลทรรศน์แรงอะตอม (Atomic Force Microscopy , AFM ) หาค่าโมดูลัสของยัง	19
2.20 การเปรียบเทียบค่า Tensile Strength ของท่อนาโนคาร์บอน กับวัสดุต่างๆ สเกลของกราฟเป็นสเกล log	20
2.21 การนำท่อนาโนคาร์บอน ไปประยุกต์ใช้	21
2.22 การนำท่อนาโนคาร์บอน ไปประยุกต์ใช้เป็นตัวเก็บประจุ	22
2.23 ไดอะแกรมแสดงการนำท่อนาโนคาร์บอน ไปประยุกต์ใช้เป็น Transistor	22
2.24 การนำท่อนาโนคาร์บอน ไปประยุกต์ใช้เป็น Transistor	22
2.25 แผนภาพแสดงพลังงานเมื่อให้ความร้อนแก่โลหะเพื่อให้อิเล็กตรอนหลุดออกมา (Thermionic emission)	23
2.26 แผนภาพแสดงการปลดปล่อยอิเล็กตรอน แบบฟิลด์อิมิสชัน (Field Emission)	24
2.26 การปลดปล่อยอิเล็กตรอนของท่อนาโนคาร์บอนเมื่อให้สนามไฟฟ้าเข้าไป	24
3.1 แผนผังของชุดอุปกรณ์ที่ใช้ในการทดลองสังเคราะห์ท่อนาโนคาร์บอน โดยเทคนิคการตกสะสมไอเคมี (CVD)	28
3.2 อุปกรณ์ควบคุมควบคุมความดันที่ถึงก๊าซ (gas regulator)	29
3.3 ชุดอุปกรณ์หาอัตราการไหลและควบคุมก๊าซ	30
3.4 ส่วนประกอบต่าง ๆ ของชุดห้องเผา	32
3.5 ชุดอุปกรณ์เตาเผา	34
3.6 ท่อเกลียวเซรามิกพันด้วยเกลียวขดลวดความร้อน	35
3.7 อุปกรณ์ควบคุมอุณหภูมิเตา	36
3.8 บีมสุญญากาศ	37
3.9 บีมอากาศ	37
3.10 นาฬิกาจับเวลา	38
3.11 อุปกรณ์การทดสอบการปลดปล่อยอิเล็กตรอนแบบฟิลด์อิมิสชัน (Field emission)	40
3.12 ห้องสุญญากาศ	41
3.13 ขายึดอุปกรณ์และขั้วไฟฟ้าในห้องสุญญากาศ	42
3.14 แผนภาพแสดงวงจรไฟฟ้าที่ใช้ในการวัดปริมาณอิเล็กตรอน	42
3.15 บีมกลสุญญากาศ	43

3.16	ปั๊มไอน้ำมันสุญญากาศ (Diffusion pump)	43
4.1	กราฟความสัมพันธ์ระหว่างค่า $\text{Log}(Q, \text{ml/s})$ กับ $\text{Log}(\Delta H, \text{cm})$ ของก๊าซอะเซทิลีน	47
4.2	กราฟความสัมพันธ์ระหว่างค่า $\text{Log}(Q, \text{ml/s})$ กับ $\text{Log}(\Delta H, \text{cm})$ ของก๊าซอาร์กอน	47
4.3	ภาพถ่าย SEM กำลังขยาย 150 เท่าแสดงลวดทั้งสแตนที่นำมาทดลอง	49
4.4	ภาพถ่าย SEM กำลังขยาย 5000 เท่าแสดงพื้นผิวของลวดทั้งสแตน	49
4.5	กราฟที่วิเคราะห์โดย EDX ของลวดทั้งสแตน	50
4.6	ภาพถ่าย SEM กำลังขยาย 10,000 เท่าแสดงพื้นผิวของลวดทั้งสแตน ที่นำไปทำการทดลองที่อุณหภูมิ 700 เคลวิน และอัตราการไหลของ ก๊าซอะเซทิลีนและอาร์กอน เป็น 0.2 และ 10 มล.ต่อวินาที ตามลำดับ	51
4.7	ภาพถ่าย SEM กำลังขยาย 50,000 เท่าแสดงพื้นผิวของลวดทั้งสแตน ที่นำไปทำการทดลองที่อุณหภูมิ 800 เคลวิน และอัตราการไหลของ ก๊าซอะเซทิลีนและอาร์กอน เป็น 0.2 และ 10 มล.ต่อวินาที ตามลำดับ	52
4.8	ภาพถ่าย SEM กำลังขยาย 10,000 เท่าแสดงพื้นผิวของลวดทั้งสแตน ที่นำไปทำการทดลองที่อุณหภูมิ 900 เคลวิน และอัตราการไหลของ ก๊าซอะเซทิลีนและอาร์กอน เป็น 0.2 และ 10 มล.ต่อวินาที ตามลำดับ (ก) กำลังขยาย 5,000 เท่า (ข) กำลังขยาย 10,000 เท่า	53
4.9	ภาพ SEM ของตำแหน่งจุดที่วิเคราะห์ EDX	54
4.10	กราฟที่วิเคราะห์โดย EDX ของท่อนาโนคาร์บอน	54
4.11	ภาพถ่าย SEM กำลังขยาย 5,000 เท่าแสดงพื้นผิวของลวดทั้งสแตน ที่นำไปทำการทดลองที่อุณหภูมิ 700 เคลวิน และอัตราการไหลของ ก๊าซอะเซทิลีนและอาร์กอน เป็น 0.1 และ 10 มล.ต่อวินาที ตามลำดับ	55
4.12	กราฟที่วิเคราะห์โดย EDX พื้นผิวลวดทั้งสแตนที่ทดลองที่อุณหภูมิ 700 เคลวิน	55
4.13	ภาพถ่าย SEM กำลังขยาย 10,000 เท่าแสดงพื้นผิวของลวดทั้งสแตน ที่นำไปทำการทดลองที่อุณหภูมิ 800 เคลวิน และอัตราการไหลของ ก๊าซอะเซทิลีนและอาร์กอน เป็น 0.1 และ 10 มล.ต่อวินาที ตามลำดับ	56
4.14	ภาพถ่าย SEM กำลังขยาย 75,000 เท่าแสดงพื้นผิวของลวดทั้งสแตน ที่นำไปทำการทดลองที่อุณหภูมิ 900 เคลวิน และอัตราการไหลของ ก๊าซอะเซทิลีนและอาร์กอน เป็น 0.1 และ 10 มล.ต่อวินาที ตามลำดับ	56

4.15	ภาพถ่าย SEM กำลังขยาย 50,000 เท่าแสดงพื้นผิวของลวดทั้งสแตน ที่นำไปทำการทดลองที่อุณหภูมิ 900 เคลวิน และอัตราการไหลของ ก๊าซอะเซทิลีนและอาร์กอน เป็น 0.1 และ 10 มล.ต่อวินาที ตามลำดับ แสดงขนาดและความยาวของท่อนาโนคาร์บอน	57
4.16	ภาพถ่ายของตำแหน่งที่วิเคราะห์ด้วย EDX ของเส้นใยที่พื้นผิวของ ลวดทั้งสแตนที่นำไปทำการทดลองที่อุณหภูมิ 900 เคลวิน และอัตราการไหลของ ก๊าซอะเซทิลีนและอาร์กอน เป็น 0.1 และ 10 มล.ต่อวินาที ตามลำดับ	58
4.17	ผลการวิเคราะห์เปรียบเทียบธาตุเชิงปริมาณของพื้นผิว ลวดทั้งสแตนกับท่อนาโนคาร์บอนที่ 900 เคลวิน และอัตราการไหลของ ก๊าซอะเซทิลีนและอาร์กอน เป็น 0.1 และ 10 มล.ต่อวินาที ตามลำดับ (ก) ที่ตำแหน่งบนท่อนาโนคาร์บอน (ข) ที่ตำแหน่งบนลวดทั้งสแตน	58
4.18	ภาพถ่ายจากกล้อง TEM โดยใช้ความต่างศักย์เร่งอิเล็กตรอน 200 กิโลโวลต์ กำลังขยาย 60,000 เท่า แสดงพื้นผิวของลวดทั้งสแตนที่นำไปทดลองปลูก ท่อนาโนคาร์บอนที่อุณหภูมิ 900 เคลวิน และอัตราการไหลของก๊าซอะเซทิลีน และอาร์กอน เป็น 0.1 และ 10 มล.ต่อวินาที	59
4.19	ภาพถ่ายจากกล้อง TEM โดยใช้ความต่างศักย์เร่งอิเล็กตรอน 200 กิโลโวลต์ กำลังขยาย 120,000 เท่า แสดงพื้นผิวของลวดทั้งสแตนที่นำไปทดลองปลูก ท่อนาโนคาร์บอนที่อุณหภูมิ 900 เคลวิน และอัตราการไหลของก๊าซอะเซทิลีน และอาร์กอน เป็น 0.1 และ 10 มล.ต่อวินาที ตามลำดับ	60
4.20	ภาพถ่ายจากกล้อง TEM โดยใช้ความต่างศักย์เร่งอิเล็กตรอน 200 กิโลโวลต์ กำลังขยาย 500,000 เท่า แสดงพื้นผิวของลวดทั้งสแตนที่นำไปทดลองปลูก ท่อนาโนคาร์บอนที่อุณหภูมิ 900 เคลวิน และอัตราการไหลของก๊าซอะเซทิลีน และอาร์กอน เป็น 0.1 และ 10 มล.ต่อวินาที	61
4.21	กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่าง $I(\mu A)$ กับ $V(V)$ ของลวดทั้งสแตน (a) ไม่ปลูกท่อนาโนคาร์บอน (b) ปลูกท่อนาโนคาร์บอน	63
4.22	กราฟ Fowler-Nordheim แสดงการปลดปล่อยอิเล็กตรอนของลวดทั้งสแตน (a) ไม่ปลูกท่อนาโนคาร์บอน (b) ปลูกท่อนาโนคาร์บอน	63

- 4.23 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่าง  $I(\mu A)$  กับ  $V(V)$  ของหลอดทั้งสแตน  
 ที่ปลุกท่อนาโนคาร์บอนแล้วนำมาทดสอบปรับระยะห่างระหว่างขั้วแคโทดกับแอโนด  
 เป็น 0.5 1.0 1.5 และ 2.0 มิลลิเมตร ตามลำดับ 65
- 4.21 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่าง ค่าต่างๆของกระแสอิเล็กตรอนที่ได้เมื่อ  
 ค่าความต่างศักย์ที่ใช้กับหลอดทั้งสแตนตั้งแต่ 50-300 โวลต์ ที่ความดัน  $5 \times 10^{-6}$  มล.ปรอท  
 ของหลอดทั้งสแตนที่ปลุกท่อนาโนคาร์บอนที่อุณหภูมิ 700 เคลวิน 800 เคลวิน  
 และ 900เคลวิน ตามลำดับ 66
- 4.22 กราฟ Fowler-Nordheim แสดงการปลดปล่อยอิเล็กตรอนของหลอดทั้งสแตนที่  
 อุณหภูมิ 700 เคลวิน 800 เคลวิน และ 900 เคลวิน ตามลำดับ 67