การประคิษฐ์โครงสร้างวงแหวนนาโนของแกลเลียมฟอสไฟค์บนแกลเลียมอาร์เซไนค์ (100) ที่ปลูกค้วยวิธีครอปเล็ทอิพิแทกซีจากลำโมเลกุล

นางสาวพัชรีวรรณ โปร่งจิต

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต สาขาวิชาวิศวกรรมไฟฟ้า ภาควิชาวิศวกรรมไฟฟ้า คณะวิศวกรรมศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ปีการศึกษา 2554 ลิบสิทธิ์ของจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

บทคัดย่อและแฟ้มข้อมูลฉบับเต็มของวิทยานิพนธ์ตั้งแต่ปีการศึกษา 2554 ที่ให้บริการในคลังปัญญาจุฬาฯ (CUIR) เป็นแฟ้มข้อมูลของนิสิตเจ้าของวิทยานิพนธ์ที่ส่งผ่านทางบัณฑิตวิทยาลัย

The abstract and full text of theses from the academic year 2011 in Chulalongkorn University Intellectual Repository (CUIR) are the thesis authors' files submitted through the Graduate School.

FABRICATION OF GaP NANORINGS ON GaAs (100) GROWN BY DROPLET MOLECULAR BEAM EPITAXY

Miss Patchareewan Prongjit

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements for the Degree of Master of Engineering Program in Electrical Engineering Department of Electrical Engineering Faculty of Engineering Chulalongkorn University Academic Year 2011 Copyright of Chulalongkorn University

หัวข้อวิทยานิพนธ์	การประดิษฐ์โครงสร้างวงแหวนนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บน	
	แกลเลียมอาร์เซไนด์ (100) ที่ปลูกด้วยวิธีครอปเล็ทอิพิแทกซีจาก	
	ຄຳໂ ນເ ດກຸດ	
โดย	นางสาวพัชรีวรรณ โปร่งจิต	
สาขาวิชา	วิศวกรรมไฟฟ้า	
อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์หลัก	รองศาสตราจารย์ คร. สมชัย รัตนธรรมพันธ์	

คณะวิศวกรรมศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้นับวิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็น ส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญามหาบัณฑิต

> คณบดีคณะวิศวกรรมศาสตร์ (รองศาสตราจารย์ คร. บุญสม เลิศหิรัญวงศ์)

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

.....ประธานกรรมการ

(ศาสตราจารย์ คร. สมศักดิ์ ปัญญาแก้ว)

...... อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์หลัก (รองศาตราจารย์ คร. สมชัย รัตนธรรมพันธ์)

.....กรรมการ (รองศาสตราจารย์ คร. บรรยง โตประเสริฐพงศ์)

.....กรรมการภายนอกมหาวิทยาลัย

(ดร. นพคล นั้นทวงศ์)

พัชรีวรรณ โปร่งจิต : การประดิษฐ์โครงสร้างวงแหวนนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บน แกลเลียมอาร์เซไนด์ (100) ที่ปลูกด้วยวิธีดรอปเล็ทอิพิแทกซีจากลำโมเลกุล. (FABRICATION OF GaP NANORINGS ON GaAs (100) GROWN BY DROPLET MOLECULAR BEAM EPITAXY) อ. ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์หลัก : รศ.ดร.สมชัย รัตนธรรมพันธ์, 58 หน้า.

วิทยานิพนธ์ฉบับนี้นำเสนอการประดิษฐ์โครงสร้างวงแหวนนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ บนแกลเลียมอาร์เซไนด์ (100) ด้วยวิธีดรอปเล็ทอิพิแทกซีจากลำโมเลกุล โดยมีการเปลี่ยนแปลง เงื่อนไขในการประดิษฐ์ ได้แก่ อุณหภูมิแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยุดโลหะแกลเลียม (250-350°C) และปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูปหยุดโลหะ (2.4-5.6 ML) ผลที่ได้แสดงให้เห็นว่าเมื่ออุณหภูมิแผ่น ผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยุดโลหะแกลเลียมสูงขึ้น จะทำให้โครงสร้างวงแหวนนาโนของแกลเลียมฟอส ไฟด์มีขนาดใหญ่ขึ้น แต่ความหนาแน่นของโครงสร้างวงแหวนนาโนของแกลเลียมฟอส ไฟด์มีขนาดใหญ่ขึ้น แต่ความหนาแน่นของโครงสร้างวงแหวนนาโนของแกลเลียมฟอส ไฟด์มีขนาดใหญ่ขึ้น แต่ความหนาแน่นของโครงสร้างวงแหวนนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ลดลง เนื่องจากเมื่ออุณหภูมิแผ่นผลึกฐานสูงขึ้น โลหะแกลเลียมมีคุณสมบัติเป็นโลหะหลอมเหลวอยู่ทำให้ สามารถเคลื่อนที่และรวมตัวกับหยุดโลหะที่อยู่ใกล้เคียงเป็นหยุดโลหะที่มีขนาดใหญ่ขึ้น ส่วนการ เพิ่มปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูปหยุดโลหะทำให้โครงสร้างวงแหวนนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ มีขนาดใหญ่ขึ้น ความหนาแน่นของโครงสร้างวงแหวนนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์มีก่าเพิ่มขึ้น แต่ ที่อุณหภูมิแผ่นผลึกฐาน 250°C นั้น เมื่อเพิ่มปริมาณแกลเลียมฟอสไฟด์จะลดลง ส่วนเมื่อเพิ่มปริมาณ แกลเลียมในช่วง 3.2-4.0 ML และ 4.8-5.6 ML ความหนาแน่นของโครงสร้างวงแหวนลงได้จะสุกงนิเกลเลียมกู แกลเลียมฟอสไฟด์จะเพิ่มขึ้น การที่ความหนาแน่นลดลงนี้เนื่องจากหยุดขนาดเล็กของแกลเลียมเกิด การปกลุมเต็มพื้นที่ผิวหน้า ซึ่งทำให้เกิดเป็นชั้นเรียบของแกลเลียมขึ้น

สำหรับการวัดโฟโตลูมิเนสเซนต์ของโครงสร้างวงแหวนนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ที่ถูก ประดิษฐ์ขึ้นในบางเงื่อนไขและปลูกกลบด้วยชั้นของแกลเลียมอาร์เซไนด์หนา 100 nm อัน ประกอบด้วยชั้นแกลเลียมอาร์เซไนด์ที่ปลูกด้วยวิธีไมเกรชัน-เอนฮานซ์อิพิแทกซีและวิธีปกติ ผลการวัดโฟโตลูมิเนสเซนซ์ยืนยันให้เห็นว่าโครงสร้างวงแหวนนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ที่ได้มี กุณสมบัติที่ดีและได้แสดงให้เห็นปรากฏการณ์การเปลี่ยนแปลงของแถบพลังงานจากความเครียด แบบดึงที่มีค่อโครงสร้างวงแหวนนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ในเมตริกซ์แกลเลียมอาร์เซไนด์

ภาควิชา	<u>วิศวกรรมไฟฟ้า</u>	ุดายมือชื่อนิสิต
สาขาวิชา	วิศวกรรมไฟฟ้า	ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา
ปีการศึกษา <u></u>	2554	

KEYWORDS : GaP / GaAs / NANORING / DROPLET EPITAXY / MOLECULAR BEAM EPITAXY

PATCHAREEWAN PRONGJIT : FABRICATION OF GaP NANORINGS ON GaAs (100) GROWN BY DROPLET MOLECULAR BEAM EPITAXY.ADVISOR : ASSOC. PROF. SOMCHAI RATANATHAMMAPHAN, D. Eng., 58 pp.

GaP nanorings have been fabricated by droplet epitaxy technique using solid source molecular beam epitaxy (MBE). Ga droplet forming conditions have been varied in order to investigate the effect of substrate temperature during Ga deposition (250-350°C) and Ga amount (2.4-5.6 ML) on GaP nanorings. Increasing substrate temperature during Ga deposition results in the GaP nanorings size enhancement but decrease the density due to greater migration of metallic Ga atoms and coalescence of neighbouring droplets. Increasing Ga amount also result in the nanorings size enhancement. The nanoring density is also increased when increasing Ga amount. However when increasing Ga amount in the range of 2.4-3.2 ML and 4.0-4.8 ML, the nanoring density becomes to decrease. The nanoring density is increased while Ga amount in the range of 3.2-4.0 ML and 4.8-5.6 ML. The decreasing of nanoring density was caused from formation of Ga full-layer instead of droplets when greater amount of Ga was deposited.

For photoluminescence (PL) measurement, the GaP nanorings were repeatedly grown under several conditions with additional 100-nm GaAs capping layers including GaAs layers grown by migration-enhanced epitaxy and conventional GaAs layers. The photoluminescence results confirm the high-quality of GaP nanocrystal and show the tensile strain-modified bandgap effect of GaP nanoring in GaAs matrix.

Department :	Electrical Engineering	Student's Signature	
-		-	
Field of Study :	Electrical Engineering	Advisor's Signature	
Academic Year :	2011		

กิตติกรรมประกาศ

วิทยานิพนธ์ฉบับนี้ได้ดำเนินการวิจัย ณ ห้องปฏิบัติการวิจัยสิ่งประดิษฐ์สารกึ่งตัวนำ ภาควิชาวิศวกรรมไฟฟ้า จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ผู้วิจัยขอขอบพระคุณ รศ.คร.สมชัย รัตนธรรมพันธ์ อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ที่ให้ กำปรึกษาและกำแนะนำต่างๆ ที่มีค่าอย่างยิ่งตั้งแต่เริ่มต้นการทำวิทยานิพนธ์ จนวิทยานิพนธ์เสร็จ สมบูรณ์

ผู้วิจัยขอขอบพระคุณคณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์ทุกท่าน อันประกอบไปด้วย ศ.คร.สมศักดิ์ ปัญญาแก้ว รศ.คร.บรรยง โตประเสริฐพงศ์ รศ.คร.สมชัย รัตนธรรมพันธ์ และ คร.นพคล นันทวงศ์

ผู้วิจัยขอขอบคุณ คุณศุภโชค ไทยน้อย คุณพรชัย ช่างม่วง คุณพัฒนา พันธุวงศ์ คุณขวัญเรือน ไทยน้อย และเจ้าหน้าที่ทุกท่านที่ให้ความช่วยเหลือเป็นอย่างคื

ผู้วิจัยขอขอบกุณ คร.ปุณยสิริ บุญเป็ง คร.นราพร ปั้นเก่า คร.องจาจ ตั้งเมตตาจิตตกุล รวมทั้งนิสิตปริญญาเอก โท ตรี ทุกท่านในห้องปฏิบัติการวิจัยสิ่งประคิษฐ์สารกึ่งตัวนำที่ให้ความ ช่วยเหลือและกำแนะนำต่างๆ เป็นอย่างดี

ผู้วิจัยขอกราบขอบพระคุณ บิคา มารคา และญาติพี่น้องที่ให้กวามห่วงใยและเป็นกำลังใจใน การทำวิจัยและเขียนวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ จนสำเร็จลุล่วงไปได้ด้วยดี

สุดท้ายนี้ผู้วิจัขขอขอบคุณ โครงการส่งเสริมการวิจัยในอุดมศึกษาและการพัฒนามหาลัย วิจัยแห่งชาติของสำนักงานคณะกรรมการอุดมศึกษา (EN264A) สำนักกองทุนสนับสนุนการวิจัย (DPG5380002) ศูนย์นาโนเทคโนโลยีแห่งชาติ (NanoTec) ภาควิชาวิศวกรรมไฟฟ้า คณะวิศวกรรมศาสตร์และจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ที่ได้ให้ทุนสนับสนุนสำหรับงานวิจัยนี้

สารบัญ

ł	หน้า
บทคัดย่อภาษาไทย	. १
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ	. จ
าิตติกรรมประกาศ	นิ
สารบัญ	. ช
สารบัญภาพ	. ល្ង
กำอธิบายสัญลักษณ์และคำย่อ	. ฑ

บทที่

1 บทนำ1		
1.1 ที่มาของวิทยานิพนธ์1		
1.2 วัตถุประสงค์		
1.3 ขอบเขตของวิทยานิพนธ์		
1.4 ประโยชน์ที่ได้รับจากวิทยานิพนธ์นี้		
2 ความรู้พื้นฐาน		
2.1 โครงสร้าง Low dimension 5		
2.1.1 วัสคุที่มีขนาดเป็นก้อนมวลสาร (Bulk)		
2.1.2 ควอนตัมเวลล์ (Quantum well)		
2.1.3 ควอนตัมไวร์ (Quantum wire)8		
2.1.4 ควอนตัมดอต (Quantum dot)9		
2.1.5 โครงสร้างนาโนรูปวงแหวน (Quantum ring)11		
2.2 วิธีการปลูกผลึกอิพิแทกซี (growth modes)12		
2.2.1 Frank van-der-Merwe 12		
2.2.2 Stranski-Krastanow 13		
2.2.3 Volmer-Weber		
2.2.4 การปลูกผลึกโครงสร้างนาโนด้วยวิธีครอปเล็ทอิพิแทกซี		

2.3 การปลูกผลึกอิพิแทกซีจากลำโมเลกุล (Molecular Beam Epitaxy: MBE)16
2.4 Reflection High Energy Electron Diffraction (RHEED)
2.4.1 การหาอัตราการปลูกผลึกด้วย RHEED oscillation
2.5 กล้องจุลทรรศน์แรงอะตอม (Atomic Force Microscope: AFM)
2.6 การวัดโฟโตลูมิเนสเซนต์ (Photoluminescence: PL)

3 การทดลอง	25
3.1 การเตรียมแผ่นผลึกฐาน (sample preparation)	25
3.2 การเตรียมการในห้องปลูกผลึกก่อนการปลูกผลึก	26
3.3 การปลูกโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บนแกลเลียมอาร์เซไนด์ (100) ด้วย	
วิธีครอปเล็ทอิพิแทกซีจากลำโมเลกุลเพื่อศึกษาลักษณะทางกายภาพของผิวหน้า	27
3.4 การปลูกโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บนแกลเลียมอาร์เซไนด์ (100)	
ด้วยวิธีดรอปเล็ทอิพิแทกซีจากลำโมเลกุลเพื่อการวัดโฟโตลูมิเนสเซนต์	29
4 ผลการทดลอง	30
4.1 การศึกษาลักษณะทางกายภาพผิวหน้าของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์	
บนแผ่นผลึกฐานแกลเลียมอาร์เซไนด์ (100)	30
4.1.1 อิทธิพลของอุณหภูมิแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยคโลหะที่มีผลต่อ	
โครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บนแผ่นผลึกฐานแกลเลียม	
อาร์เซไนด์ (100)	36
4.1.2 อิทธิพลของปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูปหยดโลหะที่มีผลต่อ	
โครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บนแผ่นผลึกฐานแกลเลียม	
อาร์เซไนด์ (100)	39
4.2 การศึกษาคุณสมบัติทางแสงของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บน	
แผ่นผลึกฐานแกลเลียมอาร์เซไนด์ (100)	41
4.2.1 อิทธิพลของอุณหภูมิแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยคโลหะที่มีผลต่อ	
คุณสมบัติทางแสงของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บน	
แผ่นผลึกฐานแกลเลียมอาร์เซไนด์ (100)	44

4.2.2 อิทธิพลของปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูปหยดโลหะที่มีผลต่อ คุณสมบัติทางแสงของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ บนแผ่นผลึกฐานแกลเลียมอาร์เซไนด์ (100)	48
5 สรุป	52
รายการอ้างอิง	54
ผลงานตีพิมพ์	56
ผลงานนำเสนอ	57
ประวัติผู้เขียนวิทยานิพนธ์	58

สารบัญภาพ

ภาพที่ หน้า
2.1 การเปรียบเทียบวัสดุที่มีขนาดเป็นก้อนมวลสาร ท่อนำคลื่น ควอนตัมดอตและอะตอม6
2.2 โครงสรางและความหนาแนนสถานะ (D.O.S.) โดแก (ก) วสดุทมขนาดเป็นกอนมวลสาร
(ข) ควอนตั้มเวลล์ (ค) ควอนตั้มไวร์ และ (ง) ควอนตั้มคอต โดยที่ L มีค่าอยู่ในระดับ µm
ในขณะที L _x L _y และ L _z อยู่ในระดับ nm7
2.3 วิวัฒนาการของค่ากระแสขีดเริ่มต้นของการเปล่งแสงเลเซอร์ของเลเซอร์สารกึงตัวนำ10
2.4 แบบจำลองการจัดเรียงอะตอมของการปลูกผลึกอิพิแทกซี (ก) lattice-matched และ
lattice-mismatched ที่มีความเครียดในลักษณะ (ง) ความเกรียดแบบบีบอัด และ (ก)
ความเกรียดแบบดึง11
2.5 วิธีการปลูกผลึกอิพิแทกซีแบบ (ก) Frank van-der-Merwe (บ) Stranski-Krastanow
และ (ก) Volmer Weber12
2.6 ลักษณะการปลูกผลึกอิพิแทกซีแบบ Stranski-Krastanow13
2.7 ความหนาแน่นพลังงาน ณ ตำแหน่งต่างๆ ในโครงสร้างควอนตัมดอต
2.8 กระบวนการเกิดควอนตัมดอตตามทฤษฎี mean-field14
2.9 กระบวนการปลูกผลึกโครงสร้างนาโนด้วยวิธีครอปเล็ทอิพิแทกซีจากลำโมเลกุล15
2.10 ความสัมพันธ์ของค่าคงตัวโครงผลึก (lattice constant) กับค่าช่องว่างพลังงาน
(energy gap) และค่าความยาวคลื่น (wavelength) ที่สัมพันธ์กับค่าช่องว่างพลังงาน
ที่อุณหภูมิห้องของสารกึ่งตัวนำ16
2.11 โครงสร้างของชุคระบบการปลูกผลึกจากลำโมเลกุล RIBER รุ่น 32P
2.12 ส่วนประกอบในห้องปลูกผลึกจากลำโมเลกุล
2.13 แผนภาพจากการเกิดรูปแบบการแทรกสอดของ RHEED ที่สะท้อนจากผิวหน้าของผลึก 19
2.14 แผนภาพอธิบายกลไกการเปลี่ยนแปลงความเข้มของอิเล็กตรอนในขณะทำการปลูกผลึก20
2.15 หลักการทำงานของ AFM
2.16 โหมดการทำงานของ AFM (ก) Contact mode (ข) Non-contact mode และ
(A) Tapping mode
2.17 แผนภาพจำลองการดูคกลืนแสงและการเปล่งแสงที่เกิดจากการรวมตัว
2.18 แผนภาพการวัคโฟโตลูมิเนสเซนซ์

3.1	รูปแบบของ RHEED ของผิวหน้าแผ่นผลึกฐานเริ่มต้นภายใต้บรรยากาศ As4 ที่อุณหภูมิ
	ประมาณ 580°C ในการขจัดออกไซด์ที่ผิวหน้า
3.2	รูปแบบของ RHEED ของผิวหน้าแผ่นผลึกฐานเมื่อปลูกชั้นบัฟเฟอร์แกลเลียมอาร์เซไนค์
	หนา 300 nm ซึ่งแสดงถึงถักษณะแผ่นผลึกฐานแกลเลียมอาร์เซไนด์ที่มีความเรียบ
3.3	รูปแบบของ RHEED ของผิวหน้าแผ่นฐานเมื่อเกิด โครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์
	บนแกลเลียมอาร์เซไนด์ (100)
3.4	กระบวนการปลูกผลึกโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บนแกลเลียมอาร์เซไนด์
	(100) ด้วยวิธีครอปเล็ทอิพิแทกซีจากลำโมเลกุล
4.1	ภาพ AFM ขนาค 1000 nm ×1000 nm โครงสร้ำงวงแหวนนาโนของแกลเลียมฟอสไฟค์
	โดยการเปลี่ยนแปลงปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูปหยดโลหะตั้งแต่ 2.4-5.6 ML และ
	เปลี่ยนแปลงอุณหภูมิตั้งแต่ 250-350°C
4.2	กระบวนการเกิดโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ด้วยวิธีดรอปเล็ทอิพิแทกซีจาก
	ลำโมเลกุล
4.3	กราฟการกระจายขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์
	โดยการเปลี่ยนแปลงปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูปหยดโลหะตั้งแต่ 2.4-5.6 ML และ
	การเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิตั้งแต่ 250-350°C
4.4	กราฟการกระจายขนาดความสูงของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์โดยการ
	เปลี่ยนแปลงปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูปหยุคโลหะตั้งแต่ 2.4-5.6 ML และการ
	เปลี่ยนแปลงอุณหภูมิตั้งแต่ 250-350°C
4.5	กราฟการกระจายขนาคความลึกของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์โดยการ
	เปลี่ยนแปลงปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูปหยุคโลหะตั้งแต่ 2.4-5.6 ML และการ
	เปลี่ยนแปลงอุณหภูมิตั้งแต่ 250-350°C
4.6	รูปภาพ AFM (ก) 3 มิติ (ข) 2 มิติ ขนาด 200 nm × 200 nm และ (ค) ภาพตัดขวาง
	(cross section profile) จากชิ้นงานตัวอย่างปริมาณแกลเลียม 4 ML ที่อุณหภูมิ 350°C36
4.7	กราฟกวามสัมพันธ์ความหนาแน่นของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์โดย
	มีการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิของแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยดโลหะ 250-350°C
4.8	กราฟความสัมพันธ์ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์
	โดยมีการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิของแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยดโลหะ 250-350°C

4.9 กราฟความสัมพันธ์ความสูงของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์โดยมีการ
เปลี่ยนแปลงอุณหภูมิของแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยคโลหะ 250-350°C
4.10 กราฟความสัมพันธ์ความลึกของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟค์โดยมีการ
เปลี่ยนแปลงอุณหภูมิของแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยคโลหะ 250-350°C
4.11 กราฟความสัมพันธ์ความหนาแน่นของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์โดยมี
การเปลี่ยนแปลงปริมาณหยคโลหะแกลเลียมขณะขึ้นรูปหยคโลหะตั้งแต่ 2.4-5.6 ML
4.12 กราฟความสัมพันธ์ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์
โดยมีการเปลี่ยนแปลงปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูปหยุดโลหะตั้งแต่ 2.4-5.6 ML
4.13 กราฟความสัมพันธ์ของความสูงของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์โดยมีการ
เปลี่ยนแปลงปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูปหยุดโลหะตั้งแต่ 2.4-5.6 ML40
4.14 กราฟความสัมพันธ์ความลึกของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟค์โคยมีการ
เปลี่ยนแปลงปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูปหยุดโลหะตั้งแต่ 2.4-5.6 ML41
4.15 ผลการวัคโฟโตลูมิเนสเซนต์ที่อุณหภูมิ 16 K ของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์
จากตัวอย่างที่ใช้ปริมาณแกลเลียม 4 ML และอุณหภูมิขณะขึ้นรูปหยดโลหะ 350°C42
4.16 แผนภาพแถบพลังงานที่อุณหภูมิ 0 K ของ GaP ในเมตริกซ์ GaAs ที่ได้จากการคำนวณ
(f) unstrained (U) strained-modified
4.17 ผลการวัดโฟโตลูมิเนสเซนต์ที่อุณหภูมิ 16 K ของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์
โดยการเปลี่ยนแปลงค่าอุณหภูมิขณะขึ้นรูปหยดโลหะแกลเลียมและปริมาณแกลเลียม
ในการขึ้นรูปหยุดโลหะคงที่ 4 ML45
4.18 ผลการวัคโฟโตลูมิเนสเซนต์ที่อุณหภูมิ 16 K โดยการเปลี่ยนแปลงกำลังงานแสงในการ
กระตุ้นโครงสร้างนาโนของ GaP จากตัวอย่างที่ใช้ Ga 4 ML โดยอุณหภูมิแผ่นผลึกฐาน
ขณะขึ้นรูปหยคโลหะ (ก) 250°C (ข) 300°C และ (ค) 350°C
4.19 ผลการวัดโฟโตลูมิเนสเซนต์ที่ใช้กำลังงานแสงในการกระตุ้น 90 mW โดยการเปลี่ยน
แปลงอุณหภูมิในขณะวัดโครงสร้างนาโนของ GaP จากตัวอย่างที่ใช้ Ga 4 ML โดย
อุณหภูมิแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยคโลหะ (ก) 250°C (ข) 300°C และ (ค) 350°C
4.20 ผลการวัคโฟโตลูมิเนสเซนต์ที่อุณหภูมิ 16 K ของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์
โดยการเปลี่ยนแปลงปริมาณแกลเลียมขณะขึ้นรูปหยดโลหะและอุณหภูมิของแผ่นผลึก
ฐานขณะขึ้นรูปหยดโลหะมีค่า 350°C 49

4.21 ผลการวัดโฟโตลูมิเนสเซนต์ที่อุณหภูมิ 16 K โดยการเปลี่ยนแปลงกำลังงานแสงในการ
กระตุ้น โครงสร้างนาโนของ GaP จากตัวอย่างที่ใช้อุณหภูมิแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยด
โลหะ 350°C และปริมาณแกลเลียมขณะขึ้นรูปหยุคโลหะ (ก) 2.4 ML (ข) 3.2 ML และ
(ก) 4.0 ML
4.22 ผลการวัคโฟโตลูมิเนสเซนต์ที่ใช้กำลังงานแสงในการกระตุ้น 90 mW โดยการเปลี่ยนแปลง
อุณหภูมิในขณะวัคโครงสร้างนาโนของ GaP จากตัวอย่างที่ใช้อุณหภูมิแผ่นผลึกฐานขณะ
ขึ้นรูปหยดโลหะ 350°C และปริมาณแกลเลียม (ก) 2.4 ML (ข) 3.2 ML และ (ก) 4.0 ML 51

คำอธิบายสัญลักษณ์และคำย่อ

А	surface area
AFM	atomic force microscopy
Al	aluminium
AlAs	aluminium arsenide
AlP	aluminium phosphide
As	arsenic
BEP	beam equivalent pressure
СВ	conduction band
δ	delta function
$D_{bulk}(E)$	bulk density of state
$D_{\rm QW}(E)$	quantum well density of state
$D_{QWR}(E)$	quantum wire density of state
$D_{QD}(E)$	quantum dot density of state
D.O.S.	density of state
Ε	carrier energy
Eg	band gap energy
E _{n,x}	quantized energy in x-direction
E _{n,y}	quantized energy in y-direction
E _{n,z}	quantized energy in z-direction
F	free energy
$F(\mathbf{r})$	envelope wave function
FM	rank van der Merwe
FWHM	full width at half maximum
Ga	gallium
GaAs	gallium arsenide
GaP	gallium phosphide
GaSb	gallium antimonide
h	Planck's constant

ħ	reduced Planck's constant
H ₂ O	water
In	indium
InAs	indium arsenide
InGaAs	indium gallium arsenide
InP	indium phosphide
k	amplitude of wave vector
k _B	Boltzmann's constant
<i>k</i> _{//}	amplitude of in-plane (y-z) wave vector
k_{\perp}	amplitude of wave vector in x-direction
$\mathbf{k} = (k_{\rm x}, k_{\rm y}, k_{\rm z})$	carrier wave vector
$\lambda_{_{de \ Broglie}}$	de Broglie wavelength
L	macroscopic length scale
$L_{ m QW}$	sum of the well and barrier regime thickness
$L_{\rm x}$	nanometer length scale in x direction
L_y	nanometer length scale in y direction
L _z	nanometer length scale in z direction
<i>m</i> *	effective mass
m _{eff}	carrier effective mass
MBE	molecular beam epitaxial or molecular beam epitaxy
ML	monolayer
Мо	molybdenum
n	quantum number in z-direction (integer)
N ₂	nitrogen
$N_{ m D}$	volume density of quantum dot
N_e	number of state per unit surface
$N_{\scriptscriptstyle wi}$	area density of quantum wire
Р	carrier momentum
PL	photoluminescence
QW	quantum well

QWR	quantum wire
QD	quantum dot
RHEED	reflection high-electron energy diffraction
Si	silicon
SiGe	silicon germanium
SK	Stranski Krastanow
Θ	Heaviside's unit step function
Т	temperature
t _c	critical thickness
UHV	ultra high vacuum
VM	Volmer Weber
WL	wetting layer
θ	angle

บทนำ

1.1 ที่มาของวิทยานิพนธ์

โครงสร้างนาโนหรือโครงผลึกขนาดระดับนาโนเมตร เช่น ควอนตัมดอต (Quantum dot) กวอนตัมริงก์ (Quantum ring) และควอนตัมดอต โมเลกุล (Quantum dot molecule) ซึ่งเป็นโครงผลึก ขนาดเล็กที่ประดิษฐ์จากสารกึ่งตัวนำได้รับความสนใจเป็นอย่างมากในปัจจุบัน เนื่องจากสามารถ นำมาประยุกต์ใช้ในสิ่งประดิษฐ์ทางแสงได้ [1] ด้วยกุณสมบัติการเก็บกักพาหะไฟฟ้าอันได้แก่ อิเล็กตรอนและโฮลไว้ที่ระดับพลังงานต่างๆ ที่มีลักษณะเป็นระดับพลังงานที่ไม่ต่อเนื่อง ดังนั้นจึงทำ ให้โครงสร้างนาโนมีคุณสมบัติในการดูดกลืนแสงหรือเปล่งแสงที่ความยาวคลื่นหนึ่งๆเฉพาะได้ไม่ เปลี่ยน ตัวอย่างเช่น เลเซอร์ (laser) โฟโตดีเทกเตอร์ (photodetector) สำหรับควอนตัมริงก์เป็น โครงสร้างนาโนอีกชนิดหนึ่งที่มีคุณสมบัติการเก็บกักพาหะเช่นเดียวกับควอนตัมดอต แต่เนื่องจากมี รูปทรงแบบวงแหวนจึงทำให้มีคุณสมบัติพิเศษเพิ่มเติม เช่น Aharonov-Bohm effect [2] และอาจจะ ให้คุณสมบัติทางแม่เหล็กหากนำไปประยุกต์ใช้กับวัสดุแม่เหล็ก

เทคนิคที่นิยมใช้ในการประดิษฐ์โครงสร้างนาโนสารกึ่งตัวนำ คือ กลไกการก่อตัวขึ้นเอง (self-assembled) ที่ได้จากปลูกผลึกในแบบ Stranski-Krastanow (SK) ซึ่งกลไกดังกล่าวส่วนใหญ่ นั้นใช้ได้กับการปลูกผลึกของวัสดุที่มีค่าคงตัวโครงผลึก (lattice constant) ขนาดใหญ่กว่าค่าคงตัว โครงผลึกของแผ่นผลึกฐาน ตัวอย่างของสารประกอบกึ่งตัวนำที่นิยมใช้การขึ้นรูปด้วยวิธีดังกล่าว ได้แก่ อินเดียมแกลเลียมอาร์เซไนด์ (InGaAs) ที่ปลูกบนแผ่นผลึกฐานแกลเลียมอาร์เซไนด์ (GaAs) ในที่นี้แกลเลียมอาร์เซไนด์เป็นสารกึ่งตัวนำที่มีบทบาทสำคัญทางด้านสิ่งประดิษฐ์ทางแสงเนื่องจาก มีแถบพลังงานงานแบบตรง (direct bandgap) ซึ่งเป็นองค์ประกอบสำคัญสำหรับใช้ในเลเซอร์หรือ สิ่งประดิษฐ์ทางแสงอื่นๆ และมักจะถูกนำมาใช้เป็นแผ่นผลึกฐานของสิ่งประดิษฐ์สารกึ่งตัวนำต่างๆ นอกจากนี้แกลเลียมฟอสไฟด์ (GaP) เป็นสารประกอบกึ่งตัวนำอีกชนิดหนึ่งที่มีบทบาทสำคัญในงาน ด้านวิศวกรรมไฟฟ้านอกเหนือไปจากซิลิกอน (Si) แกลเลียมอาร์เซไนด์และอินเดียมแกลเลียมอาร์เซ ในด์ โดยแกลเลียมฟอสไฟด์เป็นสารประกอบกึ่งตัวนำที่สำคัญสำหรับใช้ในการประดิษฐ์

สิ่งประคิษฐ์ไคโอดเปล่งแสง (light emitting diode : LED) [3] ที่เปล่งแสงสีเขียวในยุกแรกแต่ เนื่องจากแกลเลียมฟอสไฟด์มีแถบพลังงานเป็นแถบพลังงานไม่ตรง (indirect bandgap) ทำให้ ประสิทธิภาพในการเปล่งแสงต่ำ ดังนั้นในการทำให้แกลเลียมฟอสไฟด์มีประสิทธิภาพในการ เปล่งแสงดีขึ้นนั้นต้องใช้วิธีการเจือในโตรเจน เพื่อให้เกิดกลไกเปล่งแสงเป็นแบบ isoelectric recombination นอกจากนี้ยังมีอีกแนวทางหนึ่ง คือ การประยุกต์ใช้โครงสร้างนาโนเพื่อเพิ่ม ้สมรรถนะของสิ่งประดิษฐ์ อย่างไรก็ตามแกลเลียมฟอสไฟด์มีค่าคงตัวโครงผลึกเล็กที่สุดในกลุ่ม สารประกอบ III-V ที่มีโครงผลึกแบบซิงค์เบลนด์ (zincblende) ทำให้ไม่สามารถประดิษฐ์โครงสร้าง นาโนของแกลเลียมฟอสไฟค์บนแผ่นผลึกฐานแกลเลียมอาร์เซไนค์ได้ด้วยวิธี Stranski-Krastanow ้ดังนั้นวิธีการที่เหมาะสมในการประดิษฐ์โครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บนแกลเลียมอาร์เซ ในด์ คือ วิธีครอปเล็ทอิพิแทกซี (Droplet Epitaxy) โดยการปลูกผลึกอิพิแทกซี่จากลำโมเลกุล (Molecular Beam Epitaxy) ซึ่งกลไกการก่อตัวของโครงสร้างนาโนมิได้อาศัยกวามเกรียด หากแต่ เกิดจากการก่อตัวของหยุดโลหะ (droplet) ของธาตุหมู่ III ซึ่งไม่มีความเครียดและทำการขึ้นรูปผลึก (crystallization) ด้วยการพ่นลำโมเลกุลของธาตุหมู่ V ลงบนหยุดโลหะธาตุหมู่ III เพื่อเปลี่ยนรูป หยดโลหะให้เป็นผลึกสารประกอบทำให้เกิดโครงสร้างนาโนสารกึ่งตัวนำขึ้น เนื่องจากกระบวนการ ที่ไม่ซับซ้อนการควบคุมรูปแบบโครงสร้างนาโนจึงสามารถทำได้ง่าย นอกจากนี้ผลึกของโครงสร้าง ้นาโนมีคุณภาพสูงและไม่มีขีดจำกัดสำหรับกรณีการประดิษฐ์หัวต่อเฮเทโรที่เป็นสารประกอบที่มี กลุ่ม V แตกต่างกัน ตัวอย่างของโครงสร้างนาโนที่ใช้วิธีครอปเล็ทอิพิแทกซี เช่น ควอนตัมริงก์ แกลเลียมอาร์เซไนด์ (GaAs) ในอะลูมิเนียมแกลเลียมอาร์เซไนด์ (AlGaAs) [4] ควอนตัมริงก์ อินเดียมอาร์เซไนด์ (InAs) ในแกลเลียมอาร์เซไนด์ (GaAs) [5] และควอนตัมริงค์แกลเลียมแอนติโม ในด์ (GaSb) ในแกลเลียมอาร์เซไนด์ (GaAs) [6] เป็นต้น

วิทยานิพนธ์นี้ได้ทำการศึกษาการประดิษฐ์โครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บน แกลเลียมอาร์เซไนด์ (100) ที่ปลูกผลึกด้วยวิธีครอปเล็ทอิพิแทกซีจากลำโมเลกุล ซึ่งได้ศึกษาอิทธิพล ของเงื่อนไขในการประดิษฐ์ผลึกที่มีต่อคุณสมบัติทางกายภาพและทางแสงของโครงสร้างนาโนของ แกลเลียมฟอสไฟด์ โดยทำการวิเคราะห์ลักษณะทางกายภาพของโครงสร้างนาโนของแกลเลียม ฟอสไฟด์บนแกลเลียมอาร์เซไนด์ (100) ที่ได้ด้วยกล้องจุลทรรศน์แรงอะตอม (Atomic Force Microscope: AFM) และทำการวิเคราะห์คุณสมบัติทางแสงของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอส ไฟด์บนแกลเลียมอาร์เซไนด์ (100) ด้วยการวัดโฟโตลูมิเนสเซนซ์ (Photoluminescence: PL) โดยเนื้อหาวิทยานิพนธ์ประกอบด้วยสาระดังนี้บทที่ 2 ทบทวนความรู้พื้นฐานของ โครงสร้าง Low-dimension วิธีการปลูกผลึกอิพิแทกซีจากลำโมเลกุล (MBE) วิธีการวัดลักษณะ ผิวหน้าด้วยกล้องจุลทรรศน์แรงอะตอม (AFM) รวมทั้งการวัดโฟโตลูมิเนสเซนต์ (PL) ในบทที่ 3 กล่าวถึงกระบวนการทดลอง ส่วนในบทที่ 4 เป็นผลการทดลองที่ได้และการวิเคราะห์ผลและใน บทที่ 5 เป็นสรุปสำหรับวิทยานิพนธ์ฉบับนี้

1.2 วัตถุประสงค์

วิทยานิพนธ์นี้จัดทำขึ้นเพื่อศึกษาการประดิษฐ์โครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บน แกลเลียมอาร์เซไนด์ (100) ที่ปลูกด้วยวิธีครอปเล็ทอิพิแทกซีจากลำโมเลกุล เพื่อศึกษาอิทธิพลค่าตัว แปรต่างๆ ที่ใช้ในกระบวนการประดิษฐ์ ได้แก่ อุณหภูมิแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยดโลหะ แกลเลียมและปริมาณของแกลเลียมในการขึ้นรูปหยดโลหะที่มีผลต่อคุณสมบัติทางกายภาพและทาง แสงของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บนแกลเลียมอาร์เซไนด์ (100)

1.3 ขอบเขตของวิทยานิพนธ์

ศึกษาการประดิษฐ์โครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บนแกลเลียมอาร์เซไนด์ (100) ที่ ปลูกด้วยวิธีดรอปเล็ทอิพิแทกซีจากลำโมเลกุล โดยศึกษาอิทธิพลของตัวแปรที่ใช้ในการประดิษฐ์ ได้แก่ อุณหภูมิแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยดโลหะแกลเลียมและปริมาณของแกลเลียมในการขึ้นรูป หยดโลหะซึ่งทำการศึกษาคุณสมบัติทางกายภาพผิวหน้าของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอส ไฟด์ที่ปลูกด้วยวิธีดรอปเล็ทอิพิแทกซีจากลำโมเลกุล เพื่อวิเคราะห์ผลของตัวแปรในขณะประดิษฐ์ที่ มีต่อลักษณะของโครงสร้างและความหนาแน่นของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ และทำ การวิเคราะห์กุณสมบัติทางแสงของโครงสร้างนาโนแกลเลียมฟอสไฟด์ในบางเงื่อนไขของการ ประดิษฐ์ด้วยการวัดโฟโตลูมิเนสเซนต์

1.4 ประโยชน์ที่ได้รับจากวิทยานิพนธ์นี้

ข้อมูลทางวิชาการเกี่ยวกับการประคิษฐ์โครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟค์บนแกลเลียม อาร์เซไนค์ (100) ที่ปลูกค้วยวิธีครอปเล็ทอิพิแทกซีจากลำโมเลกุล ได้แก่ อิทธิพลของอุณหภูมิแผ่น ผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยดโลหะแกลเลียมและปริมาณของแกลเลียมในการขึ้นรูปหยดโลหะที่มีต่อ คุณสมบัติทางกายภาพและทางแสงของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์

ข้อมูลความสัมพันธ์ระหว่างคุณสมบัติทางกายภาพผิวหน้าของโครงสร้างนาโนของแกลเลียม ฟอสไฟค์บนแกลเลียมอาร์เซไนค์ที่ปลูกค้วยวิธีครอปเล็ทอิพิแทกซีจากลำโมเลกุล และคุณสมบัติ การเปล่งแสงจากวิธีโฟโตลูมิเนสเซนต์ของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟค์บนแกลเลียมอาร์ เซไนค์ที่ประคิษฐ์ในบางเงื่อนไข

ความรู้พื้นฐาน

บทนี้กล่าวถึงความรู้พื้นฐานที่เกี่ยวข้องกับงานวิจัยวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ โดยเนื้อหา ประกอบด้วยโครงสร้าง Low-dimension ใด้แก่ ควอนตัมดอต ควอนตัมริงค์ ควอนตัมเวลล์ ควอนตัมไวร์ รวมทั้งการปลูกผลึกแบบกลไกการก่อตัวขึ้นเอง (self-assembled growth) ได้แก่ การ ปลูกผลึกด้วยวิธี Stranski-Krastanow การปลูกผลึกด้วยวิธีดรอปเล็ทอิพิแทกซี รวมถึงความรู้ เบื้องต้นเกี่ยวกับการปลูกผลึกอิพิแทกซีจากลำโมเลกุล วิธีการวัดลักษณะทางกายภาพผิวหน้าด้วย กล้องจุลทรรศน์แรงอะตอม (Atomic Force Microscope: AFM) และวิธีการวัดคุณสมบัติทางแสง ด้วยวิธีโฟโตลูมิเนสเซนซ์ (Photoluminescence: PL)

2.1 โครงสร้าง Low-dimension

โดยทั่วไปแล้วพาหะนำไฟฟ้า (charge carriers) ภายในอะตอมเดี่ยว อันได้แก่ อิเล็กตรอน และ โฮลมีระดับพลังงานที่แน่นอนเพียงบางค่าเท่านั้น แต่เมื่ออะตอมมากกว่า 2 อะตอมอยู่ใกล้กัน จะ ้ก่อให้เกิดการแยกระดับชั้นพลังงานของพาหะเกิดเป็นระดับพลังงานใหม่เพิ่มเติม หากอะตอมมี ้ จำนวนเพิ่มขึ้นระคับพลังงานที่เกิดขึ้นจะมีจำนวนมากจนกลายเป็นแถบพลังงาน (energy band) ที่มี ้ความต่อเนื่องและมีจำนวนมากกว่าหนึ่งระดับพลังงาน สำหรับในสารกึ่งตัวนำแถบพลังงานมี แถบพลังงานต้องห้าม (energy gap) คั้นกลางระหว่างแถบนำไฟฟ้า (conduction band) และแถบวา เลนซ์ (valence band) ซึ่งที่อุณหภูมิ 0 เคลวิน (K) นั้นแถบนำไฟฟ้าปราศจากอิเล็กตรอน ในขณะที่ แถบวาเลนซ์มีอิเล็กตรอนอยู่เต็ม เมื่ออุณหภูมิสูงกว่า 0 K แถบพลังงานทั้งสองจะมีอิเล็กตรอนใน แถบนำไฟฟ้าและมีโฮลในแถบวาเลนซ์ โคยที่พาหะทั้งสองชนิคนั้นทำหน้าที่เป็นพาหะนำไฟฟ้า และมีความสัมพันธ์กับอนุภาคแสงหรือโฟตอน (photon) ในระดับพลังงานเท่ากัน ดังนั้นการ ้ควบคุมการเคลื่อนที่ของพาหะนำไฟฟ้าในแถบพลังงานทั้งสอง จึงเป็นพื้นฐานสำคัญของการ สร้างสรรค์สิ่งประคิษฐ์สารกึ่งตัวนำเนื่องจาก wave-like properties of carriers ซึ่งนิยาม ความสัมพันธ์ของพลังงานพาหะกับพลังงานในรูปคลื่นได้ โดยในโครงสร้าง Low-dimension นั้น พาหะถกเก็บกักบริเวณในทิศทางใดทิศทางหนึ่งหรือมากกว่าหนึ่งทิศทาง โดยที่ช่วงความยาวของ การเก็บกักพาหะเป็นอัตราส่วนของความยาวคลื่นเดอบรอยก์ (de Broglie wavelength) โดย

แปรผกผันกับค่ามวลประสิทธิผลของพาหะ (carrier effective mass, *m**) และค่าอุณหภูมิ (*T*) ดัง สมการ 2.1 [7]

$$\lambda_{\rm de \ Broglie} = \frac{h}{p} = \frac{h}{\sqrt{3m^* k_B T}}$$
(2.1)

โดยที่ h คือ ค่าคงตัวของพลังค์ (Planck's constant)

- p คือ โมเมนตัมของพาหะ (carrier momentum)
- k_B คือ ค่าคงตัวของโบลท์ซแมน (Boltzmann's constant)

เมื่อเราเปรียบเทียบวัสดุที่มีขนาดเป็นก้อนมวลสาร (Bulk) ท่อนำคลื่น (waveguide) กวอนตัมดอตและอะตอมดังในรูปที่ 2.1 โดยที่ขนาดของโครงสร้างกวอนตัมดอตมีก่าอยู่ในระดับ ของกวามยาวกลื่นเดอบรอยก์ ส่วนท่อนำคลื่นอยู่ในระดับไมโครเมตร โดยโครงสร้างทาง อิเล็กทรอนิกส์ของวัสดุที่มีขนาดเป็นก้อนมวลสารกับอะตอมนั้นแตกต่างกัน ซึ่งเราสามารถอธิบาย ได้ด้วยทฤษฎีแถบพลังงาน ส่วนอะตอมนั้นสามารถอธิบายได้ด้วยแบบจำลองของระดับพลังงาน แบบไม่ต่อเนื่อง



รูปที่ 2.1 การเปรียบเทียบวัสดุที่มีขนาดเป็นก้อนมวลสาร ท่อนำคลื่น ควอนตัมคอตและอะตอม [8]

ความหนาแน่นของสถานะ (density of states: D.O.S.) ของวัสดุที่มีขนาดเป็นก้อนมวลสาร และ โครงสร้าง Low-dimension ดังในรูปที่ 2.2 [9] โดยลักษณะแถบพลังงานที่แตกต่างกันระหว่าง โครงสร้าง Low-dimension และวัสดุห่อหุ้มรอบข้างทำให้เกิดการเก็บกักพาหะขึ้น ในกรณีที่ อิเล็กตรอนและ โฮลถูกเก็บกักอยู่ในวัสดุชนิดเดียวกัน กำแพงศักย์สูงสุดนั้นถูกกำหนดจาก แถบพลังงานที่ยกขึ้นในแถบนำไฟฟ้าหรือแถบวาเลนซ์ [10] สำหรับในควอนตัมเวลล์อิเล็กตรอน และ โฮลสามารถเคลื่อนที่ได้อิสระในระนาบ x-y ในควอนตัมไวร์อิเล็กตรอนและ โฮลสามารถ เกลื่อนที่ในทิศทาง x และในควอนตัมคอตอิเล็กตรอนและ โฮลถูกเก็บกักอยู่กับที่ดังในรูปที่ 2.2 ความหนาแน่นของสถานะต่อหน่วยปริมาตรเป็นค่าจำนวนของสถานะ (number of states) ระหว่าง พลังงาน E และ E+dE ของแต่ละ โครงสร้างหาได้จากอ้างอิงหมายเลข [9]



รูปที่ 2.2 โครงสร้างและความหนาแน่นสถานะ (D.O.S.) ได้แก่ (ก) วัสดุที่มีขนาดเป็นก้อนมวลสาร (ข) ควอนตัมเวลล์ (ก) ควอนตัมไวร์ และ (ง) ควอนตัมดอต โดยที่ L มีค่าอยู่ในระดับ µm ในขณะที่ L_x L_y และ L_z อยู่ในระดับ nm [9]

2.1.1 วัสดุที่มีขนาดเป็นก้อนมวลสาร (Bulk)

วัสดุที่มีขนาดเป็นก้อนมวลสาร โดยโครงสร้างและความหนาแน่นสถานะมีลักษณะดังใน รูปที่ 2.2 (ก) พาหะสามารถเคลื่อนที่ได้อิสระทุกทิศทาง ซึ่งมีพลังงาน E_{bulk} ดังสมการ (2.2) ความ หนาแน่นของสถานะดังสมการ (2.3)

$$E_{\text{bulk}} = E(\mathbf{k}) = \frac{\hbar^2 k^2}{2m^*}$$
 (2.2)

$$D_{\text{bulk}}(E) = \frac{1}{2\pi^2} \left(\frac{2m^*}{\hbar^2}\right)^{3/2} E^{1/2}$$
(2.3)

โดยที่
$$\mathbf{k} = (k_x, k_y, k_z)$$
 นั่นคือ เวกเตอร์คลื่น (wave vector) ของพาหะ $k^2 = k_x^2 + k_y^2 + k_z^2$

2.1.2 ควอนตัมเวลล์ (Quantum well)

โครงสร้างควอนตัมเวลล์ โดยโครงสร้างและความหนาแน่นสถานะมีลักษณะดังในรูปที่ 2.2 (ข) พาหะสามารถเคลื่อนที่อย่างอิสระ 2 มิติในระนาบ x-y นั่นคือ พาหะจำกัดทิศทางการเคลื่อนที่ เพียง 1 มิติ ซึ่งมีพลังงาน E_{ow} ดังสมการ (2.4) ความหนาแน่นของสถานะดังสมการ (2.5)

$$E_{\rm QW} = E(\mathbf{k}) = \frac{\hbar^2 k_{\prime\prime}^2}{2m^*} + E_{n,z} = \frac{\hbar^2}{2m^*} \left[k_{\prime\prime}^2 + \left(\frac{n_z \pi}{L_z}\right)^2 \right]$$
(2.4)

$$D_{\rm QW}(E) = \frac{m^*}{\pi \, \hbar^2 L_{\rm QW}} \sum_{n_z} \Theta(E - E_{n_z})$$
(2.5)

โดยที่
$$k_{//}^2 = k_x^2 + k_y^2$$

 Θ คือ Heaviside's unit step function
 $n_z = 1, 2, 3,$
 L_{QW} คือ ผลรวมความหนาของเวลล์และ barrier regime

2.1.3 ควอนตัมไวร์ (Quantum wire)

โครงสร้างควอนตัมไวร์ โดยโครงสร้างและความหนาแน่นสถานะมีลักษณะดังในรูปที่ 2.2 (ค) พาหะในโครงสร้างนี้สามารถเคลื่อนที่ได้อิสระเพียง 1 มิติในทิศ x เท่านั้น นั่นคือ พาหะจำกัดทิศ ทางการเคลื่อนที่ 2 มิติ ซึ่งมีพลังงาน *E_{orr}* ดังสมการ (2.6) ความหนาแน่นของสถานะดังสมการ (2.7)

$$E_{\text{QWR}} = E(\mathbf{k}) = \frac{\hbar^2 k_{\perp}^2}{2m^*} + E_{n_y} + E_{n_z} = \frac{\hbar^2}{2m^*} \left[k_{\perp}^2 + \left(\frac{n_y \pi}{L_y}\right)^2 + \left(\frac{n_z \pi}{L_z}\right)^2 \right]$$
(2.6)

$$D_{\text{QWR}}(E) = \frac{N_{wi}}{\pi} \frac{\sqrt{2m^*}}{\hbar} \sum_{n_y, n_z} \frac{1}{\sqrt{E - E_{n_y} - E_{n_z}}}$$
(2.7)

โดยที่ $k_{\perp}^2 = k_x^2$

n_y, n_z=1, 2, 3,....
 N_w คือ ความหนาแน่นพื้นที่ของควอนตัมไวร์

2.1.4 ควอนตัมดอต (Quantum dot)

โครงสร้างควอนตัมดอตและความหนาแน่นสถานะมีลักษณะดังในรูปที่ 2.2 (ง) ใน โครงสร้างนี้ถูกกักขังใน 3 มิติ พาหะจึงไม่มีมิติหรือพิกัดของการเคลื่อนที่เลย และพลังงานที่พาหะ นำไฟฟ้ามีเพียงบางค่าเท่านั้น เนื่องจากระดับพลังงานที่เกิดขึ้นมีลักษณะเป็นระดับพลังงานที่ไม่ ต่อเนื่องเหมือนกับคุณสมบัติของพาหะนำไฟฟ้าในระดับอะตอม (artificial atom) โดยมีพลังงาน *E_{op}* ดังสมการ (2.8) ความหนาแน่นของสถานะดังสมการ (2.9)

$$E_{\rm QD} = E_{n_x} + E_{n_y} + E_{n_z} = \frac{\hbar^2}{2m^*} \left[\left(\frac{n_x \pi}{L_x} \right)^2 + \left(\frac{n_y \pi}{L_y} \right)^2 + \left(\frac{n_z \pi}{L_z} \right)^2 \right]$$
(2.8)

$$D_{\rm QD}(E) = 2N_D \sum_{n_x, n_y, n_z} \delta(E - E_{n_x} - E_{n_y} - E_{n_z})$$
(2.9)

โดยที่ δ คือ เคลต้าฟังก์ชัน (delta function)

 \mathbf{N}_{D} คือ ปริมาตรความหนาแน่นของควอนตัมคอต

 $E_{n_{v}}$, $E_{n_{v}}$ และ $E_{n_{v}}$ คือ พลังงานที่เป็นฟังก์ชันของตัวเลขควอนตัม

เมื่อโครงสร้างนาโนลดขนาดจาก Bulk เป็นโครงสร้าง Low-dimension ดังในรูปที่ 2.2 การ เปลี่ยนค่าความหนาแน่นของสถานะมีผลต่อคุณสมบัติพื้นฐานของสิ่งประดิษฐ์สารกึ่งตัวนำที่นำ โครงสร้างนาโนมาประยุกต์ใช้ เช่น เลเซอร์สารกึ่งตัวนำที่นำควอนตัมดอตมาประยุกต์ใช้ทำให้ ด่ากระแสขีดเริ่มต้นของการเปล่งแสงเลเซอร์ (threshold current) ต่ำลง เนื่องจากการมีความ หนาแน่นของสถานะเป็นเดลต้าฟังก์ชัน ในรูปที่ 2.3 แสดงวิวัฒนาการของค่ากระแสขีดเริ่มต้นของ การเปล่งแสงเลเซอร์ของเลเซอร์สารกึ่งตัวนำที่มีค่าลดลงเมื่อนำโครงสร้าง Low-dimension มา ประยุกต์ใช้



รูปที่ 2.3 วิวัฒนาการของค่ากระแสขีคเริ่มต้นของการเปล่งแสงเลเซอร์ของเลเซอร์สารกึ่งตัวนำ [11]

ควอนตัมดอตจากกล ใกการก่อตัวขึ้นเองเกิดขึ้นจากการปลูกผลึกที่มีค่าคงตัวโครงผลึก (lattice constant) แตกต่างจากค่าคงตัวโครงผลึกของแผ่นผลึกฐาน ซึ่งทำให้เกิดการ ไม่เข้ากันของค่า คงตัวโครงผลึก (lattice mismatched) ดังนั้นความเข้าใจเกี่ยวกับอิทธิพลของความเครียดแบบต่างๆ ที่ มีต่อคุณสมบัติของวัสดุจึงเป็นสิ่งสำคัญ จากรูปที่ 2.4 แบบจำลองของการจัดเรียงอะตอมของแผ่น ผลึกฐาน (อะตอมทึบ) และอะตอมของชั้นที่ด้องการปลูก (อะตอมโปร่ง) ในส่วนบนของแต่ละภาพ ก่อนการปลูกผลึกอิพิแทกซีและภาพส่วนล่างหลังการปลูก (อะตอมโปร่ง) ในส่วนบนของแต่ละภาพ ก่อนการปลูกผลึกอิพิแทกซีและภาพส่วนล่างหลังการปลูกผลึกอิพิแทกซี ในกรณีของการ ปลูกผลึกอิพิแทกซีแบบ lattice-matched ในรูปที่ 2.4 (ก) โดยวัสดุที่ปลูกมีค่าคงตัวโครงผลึกเท่ากับ หรือใกล้เคียงกับค่าคงตัวโครงผลึกของแผ่นผลึกฐาน สำหรับในการปลูกผลึกที่ต้องการให้เกิดความ ความเครียดขึ้น เราสามารถทำได้ด้วยการปลูกผลึกที่มีค่าคงตัวโครงผลึกแตกต่างไปจากค่าคงตัว โครงผลึกของแผ่นผลึกฐาน ความเครียดแบ่งออกเป็น 2 ชนิด คือ แบบบีบอัด (compressive) และ แบบดึง (tensile) ในระหว่างการปลูกผลึกโมเลกุลของผลึกที่ปลูกจะมีค่าคงตัวโครงผลึกเท่ากับแผ่น ผลึกฐานดังใน รูปที่ 2.4 (ข) และ (ก) เรื่อนไขนี้ทำให้เกิดแรงเครียดในระนาบ (in-plane strain)



รูปที่ 2.4 แบบจำลองการจัดเรียงอะตอมของการปลูกผลึกอิพิแทกซี (ก) lattice-matched และ lattice-mismatched ที่มีความเครียดในลักษณะ (ข) ความเครียดแบบบีบอัด และ (ค) ความเกรียดแบบดึง

2.1.5 โครงสร้างนาโนรูปวงแหวน (Quantum ring)

โครงสร้างนาโนรูปวงแหวนเป็นโครงผลึกขนาดเล็กระดับนาโนเมตรชนิดพิเศษที่มี กุณสมบัติกล้ายกับควอนตัมดอต โดยในโครงสร้างนั้นประกอบขึ้นด้วยสารประกอบที่ห่อหุ้ม ล้อมรอบด้วยสารกึ่งตัวนำต่างชนิดที่มีแถบพลังงานใหญ่กว่า ทำให้แถบพลังงานของโครงผลึกนาโน มีกุณสมบัติเป็น potential well ซึ่งสามารถเก็บกักพาหะนำไฟฟ้าให้อยู่ภายในบริเวณโครงผลึกที่มี ขนาดเล็กระดับนาโนเมตรได้ พาหะที่ถูกเก็บกักจึงถูกจำกัดให้มีระดับพลังงานได้เพียงบางค่าเท่านั้น (quantization) ดังนั้นระดับพลังงานที่เกิดขึ้นเป็นระดับชั้นพลังงานแบบไม่ต่อเนื่อง [12] ทำให้ กุณสมบัติการเปล่งแสงของโครงสร้างนี้มีที่ความยาวคลื่นหนึ่งๆ เฉพาะได้ดีเมื่อถูกกระตุ้น นอกจากนี้โครงสร้างนาโนรูปวงแหวนมีคุณสมบัติทางแม่เหล็กที่เรียกว่า Aharonov-Bohm effect [13] ถ้านำไปประยุกต์ใช้กับวัสดุแม่เหล็ก

2.2 วิธีการปลูกผลึกอิพิแทกซี (growth modes)

กล ใกการเกิดผลึกของการปลูกผลึกอิพิแทกซีนั้นมีหลายลักษณะ ได้แก่ Frank van-der-Merwe (layer-by-layer) Stranski-Krastanow (layer plus island) และ Volmer-Weber (island) ดังใน รูปที่ 2.5 ลักษณะรูปแบบของการเกิดผลึกที่แตกต่างกันอันเนื่องมาจากคุณสมบัติของการตกผลึกที่ แตกต่างกัน ซึ่งขึ้นอยู่กับชนิดของวัสดุที่ใช้และเงื่อนไขต่างๆในการปลูกผลึกอิพิแทกซี ความ แตกต่างของลักษณะการเกิดผลึกนั้นมีความสำคัญต่อการควบคุมการปลูกผลึกอิพิแทกซี เพื่อจะได้ นำความรู้ที่ได้ไปวิเคราะห์หาเงื่อนไขการปลูกผลึกที่เหมาะสม เพื่อให้ได้ผลึกที่มีคุณสมบัติตาม ต้องการ



รูปที่ 2.5 วิธีการปลูกผลึกอิพิแทกซีแบบ (ก) Frank van-der-Merwe (ป) Stranski-Krastanow และ (ค) Volmer-Weber [14]

2.2.1 Frank van-der-Merwe

ในการปลูกผลึกอิพิแทกซีแบบ Frank van-der-Merwe การเกิดผลึกจะเกิดขึ้นทีละชั้นใน 2 มิติ (2D layers) ความเครียดที่เกิดขึ้นจากการไม่เข้ากันของค่าคงตัวโครงผลึกจะเกิดขึ้นเพียงไม่กี่ชั้น ของการปลูกผลึก ผลึกชั้นแรกจะมีการยึดแน่นโดยค่าคงตัวโครงผลึกจะถูกบังคับให้เท่ากับค่าคงตัว โครงผลึกแผ่นผลึกฐาน อย่างไรก็ตามสำหรับชั้นต่อมาแรงบีบอัดหรือแรงดึงระหว่างอะตอมทำให้ค่า คงตัวโครงผลึกมีค่าเปลี่ยนแปลงไปจนกระทั่งวัสดุที่ทำการปลูกมีค่าคงตัวโครงผลึกเท่ากับวัสดุ นั้นเองโดยปราศจากความเครียด การปลูกผลึกในลักษณะนี้จะเกิดในเงื่อนไขที่ค่าคงตัวโครงผลึกมี ความแตกต่างกันน้อยมาก

2.2.2 Stranski-Krastanow (SK)

ในการปลูกผลึกอิพิแทกซีแบบ Stranski-Krastanow [15] การเกิดผลึกจะมีลักษณะเป็นเกาะ 3 มิติ (3D island) ดังในรูปที่ 2.6 โดยการเกิดผลึกนั้นเกิดจากก่ากงตัวโครงผลึกมีความแตกต่างกัน มาก เช่น การปลูกอินเดียมอาร์เซไนด์บนแผ่นผลึกฐานแกลเลียมอาร์เซไนด์ ซึ่งก่ากงตัวโครงผลึกทั้ง สองแตกต่างกันมาก เมื่อทำการปลูกผลึกอิพิแทกซีบนแผ่นผลึกฐานที่มีก่ากงตัวโครงผลึกต่ำกว่า วัสดุที่ปลูกผลึกนั้นจะเกิดความเครียดขึ้นจนถึงก่าความหนาวิกฤต (critical thickness: t,) และที่ความ หนามากกว่าความหนาวิกฤตก่าความเครียดจะมีก่ามากเกินกว่าจะรักษาความเป็นชั้นผลึกใน 2 มิติ ต่อไปได้ ดังนั้นชั้นสารที่ทำการปลูกผลึกจึงเกิดการโค้งงอขึ้น (buckles) เพื่อลดก่าความเครียดลง ก่า กวามเกรียดถูกทำให้ลดลงที่ขอบของเกาะ (island) และกลายเป็นเกาะ 3 มิติ



รูปที่ 2.6 ลักษณะการปลูกผลึกอิพิแทกซีแบบ Stranski-Krastanow

ขีดจำกัด (limitation) ของขนาดของควอนตัมคอตสามารถอธิบายด้วย self-limiting growth โดยการศึกษา strain energy รอบๆ เกาะ 3 มิติระหว่างการก่อตัวของเกาะดังในรูปที่ 2.7



รูปที่ 2.7 ความหนาแน่นพลังงาน ณ ตำแหน่งต่างๆ ในโครงสร้างควอนตัมคอต [16]

ความหนาแน่นพลังงานที่เกิดขึ้นจากการก่อตัวของควอนตัมคอตส่งผลต่อ surface chemical potential โดยค่าพลังงานต่ำสุดอยู่ที่ยอดของเกาะหรือดอต เนื่องจากมีความเกรียดน้อยที่สุด และมีค่า มากสุดที่ขอบของเกาะหรือดอตเพราะมีความเกรียดแบบบีบอัดสูง แรงบีบอัดถูกส่งต่อไปยังแผ่น ผลึกฐานก่อให้เกิดการ misfit ระหว่างแผ่นผลึกฐานและชั้น wetting รอบๆ เกาะหรือดอต จึงเกิดเป็น กำแพงศักย์รอบควอนตัมดอตและเกิดเป็นอาณาบริเวณที่ไม่เหมาะสมสำหรับการก่อตัวของ adatoms



รูปที่ 2.8 กระบวนการเกิดควอนตัมดอตตามทฤษฎี mean-field [16]

2.2.3 Volmer -Weber

ในการปลูกผลึกอิพิแทกซีแบบ Volmer-Weber นั้นการเกิดผลึกจะไม่เป็นชั้น 2 มิติ (2D layers) แต่จะกลายเป็นเกาะ 3 มิติ (3D island) เพียงอย่างเดียวเท่านั้น โดยเกิดขึ้นอันเนื่องมาจาก อะตอมที่ตกผลึกต่างยึดกันแน่นมากกว่าแผ่นผลึกฐาน การเกิดผลึกในลักษณะนี้จะเกิดขึ้นในกรณีที่ ทำการปลูกเป็นวัสดุที่มีคุณสมบัติแตกต่างกับแผ่นผลึกฐานเป็นอย่างมาก เช่น การปลูกโลหะบน ออกไซด์

2.2.4 การปลูกผลึกโครงสร้างนาโนด้วยวิธีดรอปเล็ทอิพิแทกซี

การปลูกผลึกโครงสร้างนาโนด้วยวิธีดรอปเล็ทอิพิแทกซีมีขั้นตอนกระบวนการประดิษฐ์ ดังนี้ เริ่มต้นจากการพ่นลำโมเลกุลของธาตุหมู่ III ใปบนผิวหน้าแผ่นผลึกฐานทำให้เกิดเป็นหยดโลหะ ของธาตุหมู่ III (group-III metallic droplets) ที่มีสถานะเป็นโลหะหลอมเหลว โดยลักษณะของหยด โลหะของธาตุหมู่ III ที่เกิดขึ้นนั้นขึ้นอยู่กับอุณหภูมิของแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยดโลหะและก่า อัตราการพ่นในขณะขึ้นรูปหยดโลหะ จากนั้นทำการขึ้นรูปผลึก (crystallization) เพื่อเปลี่ยนหยด โลหะของธาตุหมู่ III ให้เป็นโครงผลึกนาโนสารกึ่งตัวนำหมู่ III-V ด้วยการพ่นด้วยลำโมเลกุลของ ธาตุหมู่ V จากนั้นเกิดเป็นโครงสร้างผลึกนาโนสารกึ่งตัวนำหมู่ III-V [17] ดังในรูปที่ 2.9



รูปที่ 2.9 กระบวนการปลูกผลึกโครงสร้างนาโนด้วยวิธีดรอปเล็ทอิพิแทกซีจากลำโมเลกุล

จากความสัมพันธ์ของค่าคงตัวโครงผลึก (lattice constant) ของสารกึ่งตัวนำต่างๆ ดังในรูป ที่ 2.10 พบว่าแกลเลียมฟอสไฟด์มีค่าคงตัวโครงผลึกเล็กกว่าแผ่นผลึกฐานแกลเลียมอาร์เซไนด์ ดังนั้นวิธีการที่เหมาะสมในการประดิษฐ์โครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บนแผ่นผลึกฐาน แกลเลียมอาร์เซไนด์ คือ วิธีดรอปเล็ทอิพิแทกซีจากลำโมเลกุล ซึ่งเป็นวิธีที่ไม่ซับซ้อนและกลไกการ ก่อตัวมิได้เกิดจากความเครียด หากแต่เกิดจากการก่อตัวของหยดโลหะของแกลเลียมและทำการ crystallization ด้วยลำโมเลกุลของฟอสไฟด์ (P₂) เพื่อให้เกิดเป็นโครงผลึกนาโนของแกลเลียมฟอส ไฟด์ วิทยานิพนธ์นี้จึงนำเสนอการประดิษฐ์โครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บนแกลเลียม อาร์เซไนด์ (100) ที่ปลูกด้วยวิธีดรอปเล็ทอิพิแทกซีจากลำโมเลกุล



รูปที่ 2.10 ความสัมพันธ์ของค่าคงตัวโครงผลึก (lattice constant) กับค่าช่องว่างพลังงาน (energy gap) และค่าความยาวคลื่น (wavelength) ที่สัมพันธ์กับค่าช่องว่างพลังงานที่อุณหภูมิห้อง ของสารกึ่งตัวนำ

2.3 การปลูกผลึกอิพิแทกซี่จากลำโมเลกุล (Molecular Beam Epitaxy: MBE)

การปลูกผลึกอิพิแทกซีจากลำโมเลกุลเป็นเทคนิคการปลูกชั้นผลึกบางของสารประกอบกึ่ง ตัวนำบนแผ่นผลึกฐาน (substrate) ที่เป็นผลึกเดี่ยว (single crystal) โดยการพ่นลำโมเลกุลของ อะตอมของธาตุที่เป็นวัตถุดิบลงบนผิวหน้าแผ่นผลึกฐาน ซึ่งจะเกิดปฏิกิริยาระหว่างโมเลกุลหรือ อะตอมที่เป็นองค์ประกอบของสารประกอบสารกึ่งตัวนำ ภายใต้สภาวะสุญญากาศระดับสูงพิเศษ (ultra-high vacuum: UHV) ปฏิกิริยาของการเกิดเป็นสารประกอบนี้เกิดขึ้นที่บนผิวหน้าของแผ่น ผลึกฐาน โดยอัตราส่วนของธาตุต่างๆ ในสารประกอบและคุณสมบัติของชั้นผลึกอิพิแทกซีที่ปลูกได้ นั้นขึ้นกับเงื่อนไขตัวแปรต่างๆ ที่ใช้ในการปลูกผลึก เช่น ค่าอัตราส่วนค่าความดันไอของลำโมเลกุล ที่เป็นองค์ประกอบ ค่าอุณหภูมิแผ่นผลึกฐานขณะทำการปลูก นอกจากนี้อัตราการปลูกนี้ขึ้นกับ คุณสมบัติการเกาะติด (impinging) ผิวหน้าของแผ่นผลึกฐานของธาตุองค์ประกอบนั้นๆ ด้วย

สำหรับข้อดีของการปลูกผลึกอิพิแทกซีจากลำโมเลกุล ได้แก่ การเตรียมผิวหน้าของแผ่น ผลึกฐานสามารถทำได้ง่าย โดยวิธีการทำความสะอาดด้วยความร้อน (thermal cleaning) ภายใต้ สภาวะสุญญากาศระดับสูงพิเศษ ความสามารถในการตรวจสอบโครงสร้างผิว (surface structure) ที่ สามารถกระทำได้ตลอดเวลาตั้งแต่ก่อนการเริ่มต้นการปลูกผลึกจนสิ้นสุดกระบวนการปลูกผลึก นอกจากนี้การปลูกผลึกอิพิแทกซีจากลำโมเลกุลที่ดำเนินการในระบบสุญญากาศระดับสูงพิเศษทำ ให้ผลึกที่ได้นั้นมีความบริสุทธิ์สูงกว่าวิธีการอื่นๆ เนื่องจากก๊าซต่างๆ ที่มีผลกระทบต่อคุณภาพผลึก เช่น H₂O, O₂, CO, CO₂ ฯลฯ มีปริมาณที่ต่ำมาก จึงทำให้สามารถควบคุมคุณภาพของผลึกที่ปลูกได้ เป็นอย่างดี



รูปที่ 2.11 โครงสร้างของชุดระบบการปลูกผลึกจากลำโมเลกุล RIBER รุ่น 32P

ระบบการปลูกผลึกอิพิแทกซีจากลำโมเลกุลที่ใช้ในงานวิจัยนี้เป็นระบบ RIBER รุ่น 32P ซึ่ง มีลักษณะเป็นโมดูล (module) โดยประกอบด้วย ห้องเตรียมแผ่นผลึกฐาน (Introduction chamber) ห้องเปลี่ยนถ่าย (Transfer chamber) และห้องปลูกผลึก (Growth chamber) ดังในรูปที่ 2.11 โดยใน ห้องเตรียมแผ่นผลึกฐาน ห้องเปลี่ยนถ่ายและห้องปลูกผลึกมีปั้มสุญญากาศระดับสูงอยู่จำนวน 2 ชุด คือ ปั้มไอออน (ion pump) และปั้มไททาเนียมซับลิเมชัน (Ti sublimation pump) แต่ละโมดูลจะถูก รักษาสภาพสุญญากาศด้วยระบบปั้มสุญญากาศ โดยแต่ละโมดูลที่ต่อกันนี้มีประตู (gate valve) กั่น ระหว่างโมดูล เพื่อรักษาสภาวะสุญญากาศในแต่ละส่วนให้เป็นอิสระจากกัน และสามารถให้ตัว ลำเลียงแผ่นผลึกฐาน (cassette) ที่มีด้วยึดแผ่นผลึกฐาน (molybdenum block) ผ่านเข้า ออกจากโมดูล ส่วนหนึ่งไปยังโมดูลอีกส่วนหนึ่งได้ โดยไม่รบกวนโมดูลอื่นๆ ห้องเตรียมแผ่นผลึกฐานเป็นส่วนที่ ใช้ในการเตรียมผิวหน้าแผ่นผลึกฐานก่อนการปลูกผลึก เพื่อไล่ความชื้นและขจัดออกไซด์ที่ผิวหน้า ของแผ่นผลึกฐานด้วยความร้อนก่อนการนำแผ่นผลึกฐานเข้าสู่ห้องปลูกผลึก สำหรับห้องเปลี่ยนถ่าย เป็นส่วนที่ใช้ในการลำเลียงตัวยึดแผ่นผลึกฐานเข้าหรือออกจากห้องปลูกผลึก และห้องปลูกผลึกเป็น ส่วนที่ดำเนินกระบวนการปลูกผลึกอิพิแทกซี ซึ่งในขณะดำเนินการปลูกผลึกมีในโตรเจนเหลวไหล ผ่านผนังห้องเป็นจำนวนมาก เพื่อช่วยสร้างสภาวะสุญญากาศสูงพิเศษ (ultra-high vacuum: UHV) ในห้องปลูกผลึก ด้วยความเย็นของในโตรเจนเหลวส่งผลให้อนุภาคภายในห้องปลูกผลึกมีพลังงาน จลน์ลดลง จนความดันบรรยากาศภายในห้องปลูกผลึกลดต่ำลงจนถึงระดับสุญญากาศ สำหรับ วัตถุดิบที่ใช้ในระบบการปลูกผลึกอิพิแทกซีจากลำโมเลกุล ได้แก่ แกลเลียม (gallium: Ga) อะลูมิเนียม (aluminium: Al) อินเดียม (indium: In) อาร์เซนิก (arsenic: As) ซิลิกอน (silicon: Si) และฟอสฟอรัส (phosphorus: P) ซึ่งได้จากการสลายตัวของแกลเลียมฟอสไฟด์ (gallium phosphide : GaP) ใน Knudsen cell ที่มี Ga-trapping cap



รูปที่ 2.12 ส่วนประกอบในห้องปลูกผลึกจากลำโมเลกุล

ระบบการปลูกผลึกอิพิแทกซี่จากลำโมเลกุลมีข้อดีที่เหนือกว่าวิธีการปลูกผลึกอิพิแทกซีวิธี อื่นๆ ในเชิงเทคนิค คือ สามารถติดตั้งอุปกรณ์วิเคราะห์ต่างๆ เข้ากับระบบได้ ทำให้สะดวกในการ ตรวจสอบและวิเคราะห์ผลได้อย่างต่อเนื่องในขณะดำเนินการปลูกผลึก โดยอุปกรณ์ที่ใช้ร่วมกับ ระบบปลูกผลึกอิพิแทกซีจากลำโมเลกุล (MBE) ในงานวิจัยนี้ ได้แก่ เครื่องวิเคราะห์มวล (Quadrapole mass spectrometer) เป็นเครื่องมือที่ใช้ในการวิเคราะห์ชนิดและปริมาณของอนุภาคที่ ปรากฏในรูปของลำโมเลกุลหรือก๊าซภายในส่วนห้องปลูกผลึก ซึ่งทำให้เราสามารถรู้สภาพ บรรยากาศภายในส่วนห้องปลูกผลึก นอกจากนี้เรายังสามารถใช้วิเคราะห์ธาตุองค์ประกอบ (composition) ของสารประกอบได้ในขณะที่ทำการปลูกผลึกได้ นอกจากนี้ยังมีระบบสร้างรูปแบบ การแทรกสอดที่ได้จากการสะท้อนผิวหน้าชิ้นงานของลำอิเล็กตรอนพลังงานสูง (Reflection High Energy Electron Diffraction: RHEED) ซึ่งเป็นเครื่องมือที่ใช้ในการวิเคราะห์และตรวจสอบ โครงสร้างผิวในขณะปลูกผลึกได้

2.4 Reflection High Energy Electron Diffraction (RHEED)

ระบบสร้างรูปแบบการแทรกสอดที่ได้จากการสะท้อนของลำอิเล็กตรอนพลังงานสูง (Reflection High Energy Electron Diffraction : RHEED) เป็นเครื่องมือที่ใช้ในการวิเคราะห์และ ตรวจสอบโครงสร้างผิว โดยรูปแบบการแทรกสอดที่ได้จาก RHEED บ่งบอกรูปแบบของลักษณะ โครงสร้างระดับไมโคร (microstructure) และความเรียบของผิวหน้าสารกึ่งตัวนำ ซึ่งรูปแบบการ แทรกสอดที่ได้จาก RHEED นี้ขึ้นกับลักษณะการเรียงตัวของอะตอมผิวหน้าในทั้ง 3 มิติ ซึ่งการเรียง ตัวของอะตอมที่ต่างกันหรือความสมบูรณ์ของผิวหน้าที่ต่างกันส่งผลให้รูปแบบ RHEED ที่ปรากฏ ขึ้นแตกต่างกันไป

การทำงานของ RHEED เริ่มต้นจากการยิงลำอิเล็กตรอนจากแหล่งจ่ายมีทิศทางไปยัง ผิวหน้าของแผ่นผลึกฐานทำมุม 1-3 องศากับระนาบแผ่นผลึกฐานและมีก่าพลังงาน 15-30 KeV ลำ อิเล็กตรอนดังกล่าวจะสะท้อนจากผิวหน้าชิ้นงานและแทรกสอดกัน เกิดเป็นรูปแบบการแทรกสอด ปรากฏบนจอภาพฟอสฟอรัสดังในรูปที่ 2.13



รูปที่ 2.13 แผนภาพจากการเกิดรูปแบบการแทรกสอดของ RHEED ที่สะท้อนจากผิวหน้าของผลึก

2.4.1 การหาอัตราการปลูกผลึกด้วย RHEED oscillation

RHEED สามารถนำมาประชุกต์ใช้ในการหาอัตราการปลูกผลึก (growth rate calibration) ใด้เนื่องจาก RHEED มีการเปลี่ยนแปลงของค่าความเข้มแสงในขณะที่ทำการปลูกผลึก โดยเรา สามารถสังเกตการเปลี่ยนแปลงค่าความเข้มแสงของ RHEED ได้ ซึ่งมีลักษณะดังในรูปที่ 2.14 ตามปกติแล้วผิวหน้าของผลึกก่อนดำเนินการปลูกผลึกจะมีความเรียบทำให้อิเล็กตรอนที่สะท้อน จากผิวหน้าผลึกมีระเบียบและอยู่ในทิศทางเดียวกันเนื่องจากอะตอมเรียงตัวเป็นระเบียบ ดังนั้นความ เข้มของลำอิเล็กตรอนที่สะท้อนผ่านไปในกรณีนี้จะมีค่าความเข้มสูงสุด แต่เมื่อเริ่มต้นการปลูกผลึก กวามเข้มแสง RHEED จะมีก่าลดลงจากการกระเจิง (scattering) ของลำอิเล็กตรอน อันเนื่องมาจาก ผลึกที่เกิดขึ้นบนผิวหน้าของแผ่นผลึกฐานเกิดการเรียงตัวของก้อนผลึกขนาดเล็ก (cluster) มีลักษณะ กระจัดกระจายไม่เป็นระเบียบ จึงทำให้ความเข้มของลำอิเล็กตรอนที่สะท้อนออกมาเกิดการแทรก สอดในทางหักล้างกัน จนกระทั่งก้อนผลึกขนาดเล็กเหล่านั้นคลุมผิวหน้าของผลึกมากกว่าครึ่งหนึ่ง กวามเข้มแสงของ RHEED จะกลับมามีความเข้มเพิ่มขึ้นอีกและมีก่าสูงสุดเมื่อผลึกเรียงเต็มผิวหน้า แผ่นผลึกฐานเกิดเป็นชั้นเรียบอีกชั้นหนึ่ง การเปลี่ยนแปลงก่าความเข้มสูงสุดถึงกวามเข้มพันธ์กับ กวามหนาของผลึกที่เกิดขึ้น โดยหนึ่งรอบของการเปลี่ยนแปลงกวามเข้มสูงสุดถึงความเข้มสูงสุดอีก ครั้งมีก่าเท่ากับการเปลี่ยนแปลงสำหรับผลึกที่มีความหนาหนึ่งชั้นโมเลกุล (monolayer)



รูปที่ 2.14 แผนภาพอธิบายกลไกการเปลี่ยนแปลงความเข้มของอิเล็กตรอนในขณะทำการ ปลูกผลึก [14]
นอกจากนี้รูปแบบ (pattern) ของ RHEED ที่ได้จากผลึกแต่ละชนิดสามารถบ่งบอกถึงช่วง ก่าอุณหภูมิของผิวหน้าผลึกได้ ซึ่งปัจจุบันยังนิยมใช้วิธีนี้ในการตรวจสอบอุณหภูมิผิวหน้าของแผ่น ผลึกฐานในการปลูกผลึกอิพิแทกซีจากลำโมเลกุล และสามารถใช้ได้กับสารประกอบเกือบทุกชนิด โดยเฉพาะสารประกอบกึ่งตัวนำที่ก่าแถบพลังงานมีก่าน้อยมาก แต่อย่างไรก็ตามวิธีการนี้มีความ กลาดเคลื่อนมากกว่า 10°C และมีความยุ่งยากในการอ่านรูปแบบ RHEED ในการเทียบอุณหภูมิ โดย ขึ้นกับความชำนาญรวมทั้งประสบการณ์ของผู้อ่านเป็นอย่างมาก

การวัดหาค่าอัตราความเริ่วในการปลูกผลึกแกลเลียมอาร์เซไนด์บนแผ่นผลึกฐานแกลเลียม อาร์เซไนด์สามารถสังเกตได้จาก specular beam ของรูปแบบ RHEED บน phosphorus screen ดังใน รูปที่ 2.14 ซึ่งความเข้มของ specular beam มีการเปลี่ยนแปลงในขณะที่ทำการปลูกผลึก การ เปลี่ยนแปลงค่าความเข้มนี้สามารถอธิบายได้จากการเปลี่ยนแปลงของลักษณะผิวหน้า ถ้าผิวหน้ามี ความสมบูรณ์ราบเรียบ ค่าความเข้มของ specular beam จะสว่างที่สุด แต่สำหรับผิวหน้าที่ยังไม่ สมบูรณ์จะทำให้เกิดการกระเจิงและทำให้ความเข้มของ specular beam สว่างน้อยลง ซึ่งการ เปลี่ยนแปลงค่าความเข้มในหนึ่งรอบนั้นสอดคล้องกับค่าความหนาที่เปลี่ยนแปลงไป 1 ชั้นโมเลกุล (ML) นั่นคือ เราสามารถตรวจสอบการเปลี่ยนแปลงของค่าอัตราความเร็วในการปลูกผลึกได้จากการ เปลี่ยนแปลงค่าความเข้มของ specular beam ที่เปลี่ยนแปลงไป เพื่อทำให้การวัดค่าอัตราการ ปลูกผลึกมีค่าแม่นยำ เราสามารถดำนวณหาจาก RHEED oscillation โดยคำนวณจากจำนวนกาบของ การเปลี่ยนแปลงค่าความเข้มของ specular beam ดังนั้น ค่าอัตราการปลูกผลึกสามารถคำนวนได้จาก

Growth Rate (ML/s) =
$$\frac{\text{Number of monolayer (ML)}}{\text{Time (sec)}}$$
 (2.10)

2.5 กล้องจุลทรรศน์แรงอะตอม (Atomic Force Microscope: AFM)

กล้องจุลทรรศน์แรงอะตอมเป็นเครื่องมือที่ใช้ในการตรวจสอบลักษณะผิวหน้าของชิ้นงาน ตัวอย่างที่เป็นของแข็งและมีกำลังขยายในระคับสูง โดยอาศัยหลักการของอันตรกิริยาของแรง ระหว่างอะตอม (atomic force) ระหว่างหัวเข็ม (tip) ที่ทำจากซิลิคอน (silicon) หรือซิลิคอนในไตรด์ (SiN₂) เพื่อตรวจสอบพื้นผิวของสารในระคับนาโนเมตรจากสัญญาณที่ได้จากอันตรกิริยาระหว่างหัว เข็มและผิวหน้าของตัวอย่างและสัญญาณที่ได้นำมาทำการประมวลผลออกในลักษณะของภาพ พื้นผิว หลักการทำงานของกล้องจุลทรรศน์แรงอะตอม คือ การส่องแสงเลเซอร์ไปให้กับหัวเข็มซึ่ง ยึดติดอยู่กับคานยื่น (cantilever) แล้วสะท้อนมายัง photodiode โดยหัวเข็มจะไปสัมผัสกับพื้นผิวของ วัตถุและเมื่อหัวเข็มลากผ่านโครงสร้างระดับนาโน แรงปฏิกิริยาที่กระทำในแนวตั้งฉากที่เกิดขึ้น ระหว่างอะตอมของพื้นผิวกับหัวเข็มจะดึงกานขึ้นและเกิดการโก่งงอตัว ทำให้สามารถตรวจวัด ขนาดของแรงเชิงปฏิสัมพันธ์ ส่วนแสงเลเซอร์ที่สะท้อนหัวเข็มจะถูกนำมาประมวลผลร่วมกันด้วย โปรแกรมคอมพิวเตอร์ เพื่อสร้างเป็นภาพพื้นผิวที่เป็นลักษณะเชิงโครงสร้างระดับอะตอมที่มีกำลัง การขยายสูง สำหรับวิทยานิพนธ์นี้ ขึ้นงานตัวอย่างต่างๆ ถูกนำมาวิเคราะห์ลักษณะผิวหน้าด้วยกล้อง จุลทรรศน์แรงอะตอมยี่ห้อ SEIKO SPA 400-AFM ที่มีโหมดการทำงานแบบ Tapping mode ดัง แสดงในรูปที่ 2.16 (ก)



รูปที่ 2.15 หลักการทำงานของ AFM



รูปที่ 2.16 โหมดการทำงานของ AFM (ก) Contact mode (ข) Non-contact mode และ (ก) Tapping mode

2.6 การวัดโฟโตลูมิเนสเซนซ์ (Photoluminescence: PL)

การวัดโฟโตลูมิเนสเซนซ์เป็นวิธีการวิเคราะห์คุณสมบัติการเปล่งแสงของสารกึ่งตัวนำโดย การกระตุ้นด้วยแสงที่มีค่าพลังงานโฟตอนมากกว่าก่าช่องว่างแถบพลังงานของสารกึ่งตัวนำ ซึ่งทำ ให้อิเล็กตรอนในสารกึ่งตัวนำนั้นถูกกระตุ้น (excitation) สู่ระดับพลังงานสูงขึ้นเกิดเป็นกู่อิเล็กตรอน และโฮลขึ้นในสารกึ่งตัวนำ จากนั้นอิเล็กตรอนและโฮลหรือพาหะส่วนเกิน (excess carriers) ที่เกิด ขึ้นมาจะรวมตัวกัน (recombination) ซึ่งการรวมตัวนี้อิเล็กตรอนจะคายพลังงานออกมาในรูปของ อนุภาคแสงหรือโฟตอนที่มีพลังงานเท่ากับค่าช่องว่างแถบพลังงาน (bandgap energy) แผนภาพ จำลองการดูดกลืนแสงและการเปล่งแสงที่เกิดจากการรวมตัวดังในรูปที่ 2.17 เมื่อวัดสเปกตรัมของ แสงที่ได้จากการเปล่งแสงนี้จะทำให้ทราบค่าช่องว่างแถบพลังงานของสารกึ่งตัวนำได้ ค่าพลังงาน ของความแตกต่างระดับพลังงานของโครงสร้างนาโน รวมทั้งก่าสัดส่วนของสารกึ่งในสารประกอบ เทอร์นารี (Ternary) เป็นต้น



(ก) การดูดกลืนแสง
 (ข) การเปล่งแสงที่เกิดจากการรวมตัว
 รูปที่ 2.17 แผนภาพจำลองการดูดกลืนแสงและการเปล่งแสงที่เกิดจากการรวมตัว

ระบบการวัดโฟโตลูมิเนสเซนซ์ที่ใช้ในการทดลองนี้มีการจัดอุปกรณ์ตามแผนภาพในรูปที่ 2.18 โดยใช้เลเซอร์จากอาร์กอน (Ar^{*}) ที่มีก่าความยาวคลื่น 488 nm ซึ่งเทียบเท่ากับโฟตอนที่มีก่า พลังงาน 2.54 eV เป็นแสงกระตุ้น หรือในบางตัวอย่างจะใช้เลเซอร์ไดโอดที่มีก่าความยาวกลื่น 660 nm ซึ่งเทียบเท่ากับโฟตอนที่มีก่าพลังงาน 1.88 eV ชิ้นงานตัวอย่างจะถูกทำการวัดที่อุณหภูมิด่ำ ดั้งแต่ 16 K ไปจนถึงประมาณ 210 K แสงที่ได้จากชิ้นงานตัวอย่างที่ถูกกระตุ้นถูกรวบรวมด้วยเลนซ์ เพื่อให้แสงที่ได้มีก่าความเข้มสูงขึ้นและผ่านเข้าไปยังโมโนโครมาเตอร์ (monochromator) ซึ่งทำ หน้าที่ในการแยกสเปกตรัมของแสงที่ได้จากชิ้นงานตัวอย่าง ซึ่งแสงที่ได้จะมีเฉพาะแสงที่มีก่าความ ยาวคลื่นตามที่โมโนโครมาเตอร์กำหนดก่าไว้ในขณะนั้น จากนั้นแสงจะผ่านไปยังโฟโตมัลติไพล์ เออร์ (S-1 photomultiplier) เพื่อขยายสัญญาณและเปลี่ยนแสงให้เป็นสัญญานไฟฟ้า สุดท้าย สัญญาณไฟฟ้าจากโฟโตมัลติไพล์เออร์ผ่านไปยังเครื่องขยายสัญญาณชนิดลอกอินแอมฟลิไฟเออร์ (lock-in amplifier) ซึ่งทำหน้าที่ขยายสัญญาณที่ได้จากโฟโตมัลติไพล์เออร์อีกครั้งหนึ่ง และแปลง สัญญาณที่ได้ให้เป็นสัญญาณแรงดันไฟฟ้า ซึ่งจะถูกส่งไปยังมัลดิมิเตอร์แบบดิจิตอล (digital multimeter) เพื่อส่งต่อข้อมูลในรูปแบบดิจิตอลไปยังเครื่องกอมพิวเตอร์ เพื่อทำการสร้างกราฟ สเปกตรัมความสัมพันธ์ระหว่างก่าความเข้มของสัญญาณแสงที่ได้และก่าความยาวกลื่นหรือค่า พลังงานโฟตอนของชิ้นงานตัวอย่าง



รูปที่ 2.18 แผนภาพการวัดโฟโตลูมิเนสเซนซ์

การทดลอง

บทนี้กล่าวถึงรายละเอียดของการทดลองของวิทยานิพนธ์ ได้แก่ การเตรียมแผ่นผลึกฐาน เริ่มต้น การเตรียมการในห้องปลูกผลึกก่อนการปลูกผลึก รวมทั้งขั้นตอนกระบวนการประดิษฐ์ โครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บนแผ่นผลึกฐานแกลเลียมอาร์เซไนด์ (100) จากกลไกการ ก่อตัวขึ้นเองแบบครอปเล็ทอิพิแทกซีจากลำโมเลกุลภายใต้เงื่อนไขการประดิษฐ์ต่างๆ เพื่อศึกษา อิทธิพลตัวแปรที่ใช้ในการประดิษฐ์ ได้แก่ อุณหภูมิของแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยดโลหะ แกลเลียมและปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูปหยดโลหะ ซึ่งมีผลต่อค่าความหนาแน่นและลักษณะ ทางกายภาพของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ที่ปลูกขึ้นบนแกลเลียมอาร์เซไนด์ (100) ท้ายที่สุดกล่าวถึงการปลูกกลบโครงสร้างนาโนแกลเลียมฟอสไฟด์ด้วยชั้นแกลเลียมอาร์เซไนด์ สำหรับการวัดโฟโตลูมิเนสเซนต์

3.1 การเตรียมแผ่นผลึกฐาน (sample preparation)

แผ่นผลึกฐาน (substrate) ที่ใช้ในการทดลองนี้เป็นแผ่นผลึกเดี่ยว (single crystal water) แกลเลียมอาร์เซไนด์ที่มีผิวหน้าผลึก (orientation) อยู่ในระนาบ (100) ที่มีคุณสมบัติแบบกึ่งฉนวน (semi-insulating) และมีผิวหน้าแผ่นผลึกฐานที่พร้อมใช้งาน (epi-ready) แผ่นผลึกฐานดังกล่าวมี รูปร่างเป็นวงกลมเส้นผ่านสูนย์กลาง 4 นิ้ว ซึ่งก่อนการปลูกผลึกตัดแบ่งแผ่นผลึกเดี่ยวแกลเลียมอาร์ เซไนด์ดังกล่าวออกเป็นชิ้นๆ ขนาดประมาณ 2×2 cm² เพื่อใช้ในการปลูกผลึก จากนั้นนำแผ่นผลึก ฐานที่ตัดแบ่งแล้วไปติดลงบนตัวยึดแผ่นผลึกฐานเริ่มต้น (molybdenum block) โดยใช้อินเดียมที่ หลอมเหลวด้วยความร้อนเป็นตัวยึด จากนั้นทิ้งไว้รอให้ดัวยึดแผ่นผลึกฐานที่มีแผ่นผลึกฐาน แกลเลียมอาร์เซไนด์ติดอยู่เย็นลง หลังจากนั้นนำตัวยึดแผ่นผลึกฐานที่มีแผ่นผลึกฐานเกิลเลียมอาร์ เซไนด์ดิดอยู่ทำการบรรจุใส่ในตัวลำเลียงแผ่นผลึกฐาน (cassette) เพื่อใช้เป็นตัวเคลื่อนย้ายดัวยึด แผ่นผลึกฐานเข้าสู่ระบบโดยผ่านห้องบรรจุแผ่นผลึกฐาน (Load lock chamber) และนำเข้าสู่ส่วน ห้องเตรียมผิวหน้าแผ่นผลึกฐานด้วยความร้อน (Introduction chamber) จากนั้นทำการไล่กวามชื้น ขจัดไอน้ำ และสิ่งสกปรกที่ผิวหน้าออกด้วยกวามร้อนที่อุณหภูมิ 450°C เป็นเวลา 1 ชั่วโมง แล้วทำ การเคลื่อนข้ายตัวยึดแผ่นผลึกฐานที่มีแผ่นผลึกฐานแกลเลียมอาร์เซไนด์ดิดอยู่ผ่านห้องเปลี่ยนถ่าย (Transfer chamber) เข้าสู่ห้องปลูกผลึก (Growth chamber) ต่อไป

3.2 การเตรียมการในห้องปลูกผลึกก่อนการปลูกผลึก

หลังจากการเตรียมแผ่นผลึกฐานเริ่มต้นแล้ว ก่อนการปลูกผลึกทุกครั้งต้องทำความสะอาด เซลล์ของธาตุองก์ประกอบต่างๆ (degas cell) โดยการเพิ่มอุณหภูมิของ effusion cell ที่บรรจุ แกลเลียมให้มีค่าอุณหภูมิสูงกว่าอุณหภูมิที่จะใช้งานประมาณ 30-50°C เป็นเวลานานประมาณ 15 นาที เพื่อกำจัดออกไซด์และสิ่งปนเปื้อน หลังจากนั้นลดอุณหภูมิของแหล่งจ่ายโมเลกุลแกลเลียมไป ยังอุณหภูมิที่จะใช้งาน จากนั้นทำการขจัดออกไซด์ออก (oxide desorption) จากผิวหน้าของแผ่นผลึก ฐานเริ่มต้นโดยเริ่มต้นจากการเพิ่มอุณหภูมิของแผ่นผลึกฐานเริ่มต้น เมื่ออุณหภูมิแผ่นผลึกฐาน เริ่มต้นมีค่า 300°C ขึ้นไป As₄ จะถูกพ่นลงบนผิวหน้าแผ่นผลึกฐานเพื่อเป็นการชดเชยการสูญเสีย อาร์เซนิกของแผ่นผลึกฐานเริ่มต้น โดยในขณะนั้นสามารถตรวจสอบผิวหน้าแผ่นผลึกฐานเริ่มต้นได้ ด้วย RHEED เมื่ออุณหภูมิสูงกว่า 580°C รูปแบบของ RHEED ที่ปรากฏมีความสว่างและชัดเจนขึ้น เนื่องจากแผ่นฐานเริ่มต้นเกิดการ de-oxidation มีการปลดปล่อยออกซิเจน จากนั้นตั้งก่าอุณหภูมิให้ ดงที่ประมาณ 630°C เป็นเวลานาน 15-20 นาที เพื่อกำจัดออกไซด์ออกจากผิวหน้าแผ่นผลึกฐานซึ่ง รูปแบบของ RHEED ที่ได้ขณะเกิดการ de-oxidation ของแผ่นผลึกฐานแกลเลียมอาร์เซไนด์ดังในรูป ที่ 3.1 รูปแบบของ RHEED ที่อุณหภูมิดังกล่าวเป็นแบบ 2×4 ซึ่งในขั้นตอนนี้ถือว่าเป็นการ เตรียมการในห้องปลูกก่อนการปลูกผลึกทั้งหมด



รูปที่ 3.1 รูปแบบของ RHEED ของผิวหน้าแผ่นผลึกฐานเริ่มต้นภายใต้บรรยากาศ As4 ที่อุณหภูมิ ประมาณ 580°C ในการขจัดออกไซด์ที่ผิวหน้า

3.3 การปลูกโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บนแกลเลียมอาร์เซไนด์ (100) ด้วยวิธี ดรอปเล็ทอิพิแทกซีจากลำโมเลกุลเพื่อศึกษาลักษณะทางกายภาพของผิวหน้า หลังจากการทำความสะอาดผิวหน้าแผ่นผลึกฐานแกลเลียมอาร์เซไนด์เรียบร้อยแล้ว ทำการ ประดิษฐ์โครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ตามกระบวนการดังในรูปที่ 3.4 โดยมีขั้นตอนดังนี้ 3.3.1 ทำการปลูกชั้นบัฟเฟอร์แกลเลียมอาร์เซไนด์หนา 300 nm อุณหภูมิแผ่นผลึกฐานขณะ ปลูกผลึกประมาณ 600°C ด้วยค่าอัตราการปลูกผลึก 0.5 ML/s และค่าอัตรา As₄/Ga BEP ประมาณ 25 เท่า เมื่อปลูกชั้นบัฟเฟอร์แกลเลียมอาร์เซไนด์แล้วรูปแบบของ RHEED จะมีลักษณะเป็นเส้นบาง (streaky pattern) ดังในรูปที่ 3.2



รูปที่ 3.2 รูปแบบของ RHEED ของผิวหน้าแผ่นผลึกฐานเมื่อปลูกชั้นบัฟเฟอร์แกลเลียมอาร์เซไนด์ หนา 300 nm ซึ่งแสดงถึงลักษณะแผ่นผลึกฐานแกลเลียมอาร์เซไนด์ที่มีความเรียบ

3.3.2 ทำการขึ้นรูปหยุดโลหะแกลเลียมด้วยค่าอัตราการพ่นแกลเลียม 0.8 ML/s (สมมูลกับ อัตราการพ่นแกลเลียมที่ใช้ในการปลูกแกลเลียมอาร์เซไนด์ 0.8 ML/s) โดยค่าความดันบรรยากาศ ในขณะขึ้นรูปหยุดโลหะแกลเลียมมีค่าต่ำกว่า 10⁻⁹ Torr โดยมีค่าตัวแปรของเงื่อนไขในการขึ้นรูป หยุดโลหะแกลเลียม ได้แก่ ปริมาณของแกลเลียมในการขึ้นรูปหยุดโลหะมีค่า 1.6 ML 2.4 ML 3.2 ML
 4.0 ML 4.8 ML และ 5.6 ML

- อุณหภูมิของแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปมีค่า 250°C 300°C 350°C

3.3.3 หลังจากการขึ้นรูปหยุดโลหะแล้วทำการขึ้นรูปผลึก (crystallization) เพื่อเปลี่ยนหยุด โลหะแกลเลียมให้เป็นผลึกแกลเลียมฟอสไฟด์ด้วยการพ่นลำโมเลกุล P₂ ที่มีค่า BEP ประมาณ 3×10⁻⁶ Torr เป็นเวลานาน 5 นาที หยุดโลหะแกลเลียมเปลี่ยนรูปเป็นโครงสร้างนาโนของแกลเลียม ฟอสไฟด์บนแกลเลียมอาร์เซไนด์ โดยรูปแบบ RHEED ของผิวหน้าแผ่นผลึกฐานหลังจากเกิด โครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ปรากฏดังในรูปที่ 3.3



รูปที่ 3.3 รูปแบบของ RHEED ของผิวหน้าแผ่นผลึกฐานเมื่อเกิด โครงสร้างนาโนของ แกลเลียมฟอสไฟด์บนแกลเลียมอาร์เซไนด์ (100)

3.4 การปลูกโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บนแกลเลียมอาร์เซไนด์ (100) ด้วยวิธี ดรอปเล็ทอิพิแทกซีจากลำโมเลกุลเพื่อการวัดโฟโตลูมิเนสเซนต์

การปลูกโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟค์เพื่อการวัดโฟโตลูมิเนสเซนต์มีขั้นตอน ดังนี้

3.4.1 ทำการประดิษฐ์ตัวอย่างซ้ำอีกครั้งตามขั้นตอนในข้อ 3.3 โดยเงื่อนไขที่ทำซ้ำ ได้แก่
ปริมาณของแกลเลียมในการขึ้นรูปหยุดโลหะ 4.0 ML ที่อุณหภูมิแผ่นผลึกฐาน
ขณะขึ้นรูปหยุดโลหะแกลเลียม 250°C 300°C และ 350°C

- ปริมาณของแกลเลียมในการขึ้นรูปหยุคโลหะ 2.4 ML 3.2 ML 4.0 ML ที่อุณหภูมิ แผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยุคโลหะแกลเลียม 350°C

3.4.2 ทำการปลูกกลบโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟค์ด้วยแกลเลียมอาร์เซไนค์หนา 14 nm ด้วยวิธีไมเกรชัน-เอนฮานซ์อิพิแทกซี (Migration enhance epitaxy) [18] ที่อุณหภูมิแผ่นผลึก ฐาน 350°C ด้วยก่าอัตราการปลูก 0.5 ML/รอบ และคาบเวลา 2 วินาที/รอบ

3.4.3 ทำการปลูกชั้นแกลเลียมอาร์เซไนค์หนา 86 nm ด้วยวิธีปกติ (conventional) ที่อุณหภูมิ แผ่นผลึกฐาน 450°C และค่าอัตราการปลูก 0.5 ML/s



รูปที่ 3.4 กระบวนการปลูกผลึก โครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟค์บนแกลเลียมอาร์เซไนค์ (100) ด้วยวิธีดรอปเล็ทอิพิแทกซีจากลำโมเลกุล

ผลการทดลอง

เนื้อหาในบทนี้เป็นการนำเสนอผลการทดลองตามการทดลองที่ได้กล่าวไว้ในบทที่ 3 รวมทั้งการอภิปรายและวิเคราะห์ผลการทดลองจากการประดิษฐ์โครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอส ไฟด์บนแผ่นผลึกฐานแกลเลียมอาร์เซไนด์ (100) ที่ได้จากกลไกการก่อตัวขึ้นเองด้วยวิธีการปลูกผลึก แบบดรอปเล็ทอิพิแทกซีจากลำโมเลกุล โดยการศึกษาอิทธิพลของเงื่อนไขต่างๆ ได้แก่ อุณหภูมิของ แผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยดโลหะแกลเลียมและปริมาณของแกลเลียมในการขึ้นรูปหยดโลหะที่มี ต่อลักษณะทางกายภาพผิวหน้าของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บนแกลเลียมอาร์เซไนด์ (100) รวมทั้งผลการวัดโฟโตลูมิเนสเซนต์ด้วย

4.1 การศึกษาลักษณะทางกายภาพผิวหน้าของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บนแผ่นผลึก ฐานแกลเลียมอาร์เซไนด์ (100)

เมื่อคำเนินการปลูกโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บนแผ่นผลึกฐานแกลเลียมอาร์ เซไนด์ (100) จากกลไกการก่อตัวขึ้นเองด้วยวิธีการปลูกผลึกแบบครอปเล็ทอิพิแทกซิจากลำโมเลกุล โดยการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิของแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยุคโลหะแกลเลียม 250°C-350°C และ ปริมาณของแกลเลียมในการขึ้นรูปหยุคโลหะในช่วง 2.4 ML-5.6 ML ซึ่งมีค่าความหนาแน่นและ ลักษณะทางกายภาพดังในรูปที่ 4.1 โดยโครงสร้างนาโนที่ได้มีลักษณะคล้ายรูปวงแหวน โดยมีค่า ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางเฉลี่ยอยู่ระหว่าง 47.95-137.48 nm ค่าความสูงเฉลี่ยอยู่ระหว่าง 0.38-3.08 nm ค่าความลึกเฉลี่ยอยู่ระหว่าง 0.29-2.02 nm และค่าความหนาแน่นเฉลี่ยอยู่ระหว่าง 0.89×10[°]-9.69×10[°]/cm² ส่วนการกระจายขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง ความสูงและความลึกที่ได้จากการวัด โครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ดังในรูปที่ 4.3 4.4 และ 4.5 ตามลำดับ

โดยกระบวนการเกิด โครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์นั้นเกิดขึ้น เมื่อพ่นลำโมเลกุล ของแกลเลียมบนชั้นบัฟเฟอร์แกลเลียมอาร์เซไนด์ ทำให้เกิดเป็นหยด โลหะของแกลเลียม (โดยขนาด ของหยด โลหะจะขึ้นอยู่กับอุณหภูมิของแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยด โลหะและอัตราการพ่น แกลเลียม) จากนั้นทำการพ่นลำโมเลกุลของ P₂ ลงบนหยด โลหะของแกลเลียมเพื่อทำการขึ้นรูปผลึก (crystallization) โดยเฉพาะที่บริเวณขอบรอบนอกของหยด โลหะกลายเป็นผลึกเร็วกว่าส่วนอื่นจึงทำ ให้กลายเป็น โครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ที่มีลักษณะคล้ายวงแหวนอันเนื่องมาจากก่า



ความคันใดของ P₂ ที่ใช้มีค่าต่ำ โดยกระบวนการเกิดผลึกดังกล่าวสามารถอธิบายได้ด้วยรูปที่ 4.2 [19]

รูปที่ 4.1 ภาพ AFM ขนาด 1000 nm ×1000 nm โครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ โดยการเปลี่ยนแปลงปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูปหยดโลหะตั้งแต่ 2.4-5.6 ML และเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิตั้งแต่ 250-350°C



รูปที่ 4.2 กระบวนการเกิดโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ด้วยวิธีครอปเล็ทอิพิแทกซี จากลำโมเลกุล [19]



รูปที่ 4.3 กราฟการกระจายขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ โดยการเปลี่ยนแปลงปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูปหยดโลหะตั้งแต่ 2.4-5.6 ML และ การเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิตั้งแต่ 250-350°C



รูปที่ 4.4 กราฟการกระจายขนาดความสูงของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์โดย การเปลี่ยนแปลงปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูปหยดโลหะตั้งแต่ 2.4-5.6 ML และการ เปลี่ยนแปลงอุณหภูมิตั้งแต่ 250-350°C



รูปที่ 4.5 กราฟการกระจายขนาดความลึกของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์โดย การเปลี่ยนแปลงปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูปหยดโลหะตั้งแต่ 2.4-5.6 ML และการ เปลี่ยนแปลงอุณหภูมิตั้งแต่ 250-350°C



รูปที่ 4.6 รูปภาพ AFM (ก) 3 มิติ (ข) 2 มิติ ขนาค 200 nm × 200 nm และ (ค) ภาพตัดขวาง (cross section profile) จากชิ้นงานตัวอย่างปริมาณแกลเลียม 4 ML ที่อุณหภูมิ 350°C

4.1.1 อิทธิพลของอุณหภูมิแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยดโลหะที่มีผลต่อโครงสร้างนาโน ของแกลเลียมฟอสไฟด์บนแผ่นผลึกฐานแกลเลียมอาร์เซไนด์ (100)

เมื่อทำการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิของแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยดโลหะแกลเลียมตั้งแต่ 250°C-350°C พบว่า เมื่ออุณหภูมิแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยดโลหะแกลเลียมสูงขึ้นจะทำให้ขนาด เส้นผ่านศูนย์กลาง ความสูงและความลึกของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์มีแนวโน้ม เพิ่มขึ้นดังรูปที่ 4.8 4.9 และ 4.10 ตามลำดับ แต่ค่าความหนาแน่นที่ได้มีค่าลดลงดังรูปที่ 4.7 อันเป็น ผลมาจากเมื่ออุณหภูมิแผ่นผลึกฐานสูงขึ้น หยดโลหะแกลเลียมยังมีคุณสมบัติเป็นโลหะหลอมเหลว (metallic) อยู่ทำให้สามารถเคลื่อนที่ได้และรวมตัวกันเป็นหยดโลหะที่มีขนาดใหญ่ขึ้น ดังนั้น โครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์จึงมีขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง ขนาดของความสูง ขนาดความ ลึกที่มีแนวโน้มเพิ่มขึ้น และความหนาแน่นของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ลดลง



รูปที่ 4.7 กราฟความสัมพันธ์ความหนาแน่นของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ โดยมีการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิของแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยดโลหะ 250-350°C



รูปที่ 4.8 กราฟความสัมพันธ์ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ โดยมีการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิของแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยดโลหะ 250-350°C



รูปที่ 4.9 กราฟความสัมพันธ์ความสูงของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟค์โคยมีการ เปลี่ยนแปลงอุณหภูมิของแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยุดโลหะ 250-350°C



รูปที่ 4.10 กราฟกวามสัมพันธ์กวามลึกของโกรงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์โดยมีการ เปลี่ยนแปลงอุณหภูมิของแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยุดโลหะ 250-350°C

4.1.2 อิทธิพลของปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูปหยดโลหะที่มีผลต่อโครงสร้างนาโน ของแกลเลียมฟอสไฟด์บนแผ่นผลึกฐานแกลเลียมอาร์เซไนด์ (100)

ี้ เมื่อปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูปหยุดโลหะ (เทียบเท่าความหนาเป็น ML) เพิ่มขึ้นจะทำให้ ้ความหนาแน่นของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ที่ได้เพิ่มขึ้น ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง ้ความสูงและความลึกมีแนวโน้มเพิ่มขึ้นดังในรูปที่ 4.11 4.12 4.13 และ 4.14 ตามลำดับ อันเป็นผลมา ้จากมีปริมาณแกลเลียมที่ผิวมากขึ้นจึงเกิคเป็นโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟค์ได้มากขึ้น แต่ ้เมื่อใช้ปริมาณหยุดโลหะแกลเลียมเพิ่มขึ้นถึงค่าหนึ่งทำให้มีจำนวนแกลเลียมมากพอจนเกิดการปก ้ กลุมจนเต็มพื้นที่ผิวหน้าเกิดเป็นชั้น (layer) ของแกลเลียมขึ้น โดยแกลเลียมที่เหลือจะเกิดเป็นหยด โลหะขึ้นเหนือชั้นดังกล่าวอีกทีหนึ่ง จึงทำให้ความหนาแน่นที่เกิดขึ้นลดลง [20] โดยพบว่าที่ อุณหฏมิ 300-350°C เมื่อเพิ่มปริมาณหยุดโลหะแกลเลียมจาก 2.4-4.8 ML ความหนาแน่นมีแนวโน้ม เพิ่มขึ้นและเข้าสู่ค่าสูงสุดและมีค่าลดลงเมื่อปริมาณแกลเลียมมากกว่า 4.8 ML แต่ที่อุณหภูมิ 250°C ้นั้นเมื่อเพิ่มปริมาณหยุดโลหะแกลเลียมจาก 2.4-3.2 ML ค่าความหนาแน่นจะลดลงเนื่องจากหยุด ้เล็กๆ ของแกลเลียมปกคลุมเต็มพื้นที่ผิวหน้าซึ่งทำให้เกิคเป็นชั้นเรียบขึ้น ดังนั้นความหนาแน่นจึง ้ลคลง แต่เมื่อปริมาณหยุคแกลเลียมเพิ่มจาก 3.2-4.0 ML ความหนาแน่นจะเพิ่มขึ้น เนื่องจากปริมาณ หยดโลหะแกลเลียมก่อตัวบนชั้นแกลเลียมส่วนที่กลายเป็นชั้นปกคลุมที่มากขึ้น จึงทำให้ค่าความ หนาแน่นหยดโลหะมีค่าเพิ่มขึ้น เมื่อปริมาณหยดแกลเลียมเพิ่มจาก 4.0-4.8 ML ความหนาแน่นจะ ลดลงอีกเกิดขึ้นเช่นเดียวกับกรณี 2.4-3.2 ML และเมื่อปริมาณหยดแกลเลียมเพิ่มจาก 4.8-5.6 ML ้ความหนาแน่นจะเพิ่มขึ้นอีกครั้งเกิดขึ้นเช่นเดียวกับกรณี 3.2-4.0 ML หลังจากการขึ้นรูปผลึกจึงทำ ให้ความหนาแน่นของโครงสร้างนาโนมีการเปลี่ยนแปลงตามค่าของหยดโลหะ ส่วนค่าความลึกของ ้โครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ จะมีการเปลี่ยนแปลงดังในรูปที่ 4.14



รูปที่ 4.11 กราฟความสัมพันธ์ความหนาแน่นของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟค์โดย มีการเปลี่ยนแปลงปริมาณหยุคโลหะแกลเลียมขณะขึ้นรูปหยุคโลหะตั้งแต่ 2.4-5.6 ML



รูปที่ 4.12 กราฟความสัมพันธ์ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางของโครงสร้างนาโนของแกลเลียม ฟอสไฟด์โดยมีการเปลี่ยนแปลงปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูปหยดโลหะ ตั้งแต่ 2.4-5.6 ML



รูปที่ 4.13 กราฟความสัมพันธ์ความสูงของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์โดยมีการ เปลี่ยนแปลงปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูปหยดโลหะตั้งแต่ 2.4-5.6 ML



รูปที่ 4.14 กราฟความสัมพันธ์ความลึกของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟค์โคยมีการ เปลี่ยนแปลงปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูปหยุดโลหะตั้งแต่ 2.4-5.6 ML

4.2 การศึกษาคุณสมบัติทางแสงของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บนแผ่นผลึกฐาน แกลเลียมอาร์เซไนด์ (100)

ผลการวัดโฟโตลูมิเนสเซนซ์ที่ได้จากชิ้นงานตัวอย่างโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอส ไฟด์ที่ใช้ปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูปหยุดโลหะ 4 ML ที่อุณหภูมิ 350°C โดยทำการวัดที่อุณหภูมิ 16 K ดังแสดงในรูปที่ 4.15 โดยสเปกตรัมของตัวอย่างมีค่ายอด (peak) 2 ค่า คือ ที่ประมาณ 1.48 eV (840 nm) และที่ประมาณ 1.35 eV (919 nm) ซึ่งยอดที่มีค่าพลังงานสูง (1.48 eV) เกิดจากการ ปลดปล่อยพลังงานของแกลเลียมอาร์เซไนด์ ในขณะที่ยอดที่มีค่าพลังงานต่ำ (1.34 eV) เกิดจากการ ปลดปล่อยพลังงานของแกลเลียมอาร์เซไนด์ ในขณะที่ยอดที่มีค่าพลังงานต่ำ (1.34 eV) เกิดจากการ ปลดปล่อยพลังงานของการเปลี่ยนแปลงระดับพลังงานของอิเลีกตรอนจากโครงสร้างนาโนของ แกลเลียมฟอสไฟด์ ซึ่งค่ายอดพลังงานจากโครงสร้างนาโนของแถลเลียมฟอสไฟด์มีค่าต่ำกว่าค่า แถบพลังงานของแกลเลียมอาร์เซไนด์ เนื่องจากการเรียงตัวของแถบพลังงานระหว่างแกลเลียมฟอส ไฟด์และแกลเลียมอาร์เซไนด์มีลักษณะเป็นแบบ Type II ดังในรูปแทรกบนขวาในรูปที่ 4.15 [21] ค่า ความกว้าง FWHM (Full-Width at Half Maximum) มีค่า 39 meV สำหรับแกลเลียมอาร์เซไนด์ และ 94 meV สำหรับโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์



รูปที่ 4.15 ผลการวัดโฟโตลูมิเนสเซนต์ที่อุณหภูมิ 16 K ของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ จากตัวอย่างที่ใช้ปริมาณแกลเลียม 4 ML และอุณหภูมิขณะขึ้นรูปหยุดโลหะ 350°C

สำหรับการปลดปล่อยพลังงานของการเปลี่ยนแปลงระดับพลังงานในกรณีนี้สามารถอธิบาย ใด้จากการที่มีอิเล็กตรอนในแถบพลังงานแบบตรง (Fvalley) ของแกลเลียมฟอสไฟด์รวมดัวกับโฮล (hole) ในแถบพลังงานวาเลนซ์สุงสูดของแกลเลียมอาร์เซไนด์ ซึ่งเป็นการเรียงตัวของแถบพลังงาน GaP/GaAs ในสภาวะที่ไม่มีความเครียดมีลักษณะเป็นแบบ Type I โดยขอบต่ำสุดของแถบนำไฟฟ้า ในแกลเลียมฟอสไฟด์อยู่ในระดับสูงกว่าของแกลเลียมอาร์เซไนด์และขอบสูงสุดของแถบวาเลนซ์ สูงสุดในแกลเลียมฟอสไฟด์อยู่ในระดับสูงกว่าของแกลเลียมอาร์เซไนด์และขอบสูงสุดของแถบวาเลนซ์ สูงสุดในแกลเลียมฟอสไฟด์อยู่ในระดับต่ำกว่าของแกลเลียมอาร์เซไนด์ ขอบต่ำสุดของแถบนำไฟฟ้า ในแกลเลียมฟอสไฟด์ ในกรณีนี้คือ X valley ซึ่งเป็นแถบพลังแบบไม่ตรง (indirect band valley) โดยอยู่ระดับต่ำกว่า Fvalley แต่ในสภาวะความเครียดแบบดึง (tensile strain) ระดับพลังงานของ แถบนำไฟฟ้าและแถบวาเลนซ์แกลเลียมฟอสไฟด์ปรับเปลี่ยนให้เข้าสภาวะสมดุลใหม่ โดยการปรับ เรียงตำแหน่งของแถบาลังงานด้วยการแยกระดับพลังงานของ light hole ออกและมีระดับสูงกว่า ของ heavy hole ในขอบสูงสุดของแถบวาเลนซ์ แต่อย่างไรก็ตามขอบสูงสุดของแถบวาเลนซ์ใน แกลเลียมฟอสไฟด์ยังอยู่ในระดับพลังงานที่ต่ำกว่าขอบสูงสุดของแถบวาเลนซ์ใน แกลเลียมฟอสไฟด์ยังอยู่ในระดับพลังงานที่ต่ำกว่าขอบสูงสุดของแถบวาเลนซ์ในแกลเลียมอาร์เซ ในด์ สำหรับแถบนำไฟฟ้าของแถบพลังงานแบบตรง (Fvalley) มีการหดตัวรวดเร็ากว่าแอบพลังงาน แบบไม่ตรง (X valley) เนื่องจากความเครียดแบบดึง ดังนั้นขอบต่ำสุดของแถบนำไฟฟ้าใน แกลเลียมฟอสไฟด์จึงกลายเป็นแถบพลังงานแบบตรง (Fvalley) และมีระดับพลังงานต่ำกว่าของ แกลเลียมอาร์เซไนด์ ดังนั้นการเรียงแถบพลังงานในกรณีนี้จึงกลายเป็นแบบ Type II อันเป็นผลให้ การปลดปล่อยพลังงานจากการเปลี่ยนแปลงระดับพลังงานอิเล็กตรอนในกรณีนี้มีค่าต่ำกว่าค่า แถบพลังงานของแกลเลียมฟอสไฟด์และแกลเลียมอาร์เซไนด์

การปลดปล่อยพลังงานของการเปลี่ยนแปลงระดับพลังงานเนื่องจากผลของความเครียด แบบดึงของแกลเลียมฟอสไฟด์บนแกลเลียมอาร์เซไนด์ สามารถคำนวณหาค่าแถบพลังงานต่างๆ ใด้ ดังในรูปที่ 4.16 [22-26] ในสภาวะที่ไม่มีความเครียดนั้นขอบต่ำสุดของแถบนำไฟฟ้าในแกลเลียม ฟอสไฟด์อยู่ในระดับสูงกว่าของแกลเลียมอาร์เซไนด์และขอบสูงสุดของแถบวาเลนซ์สูงสุดใน แกลเลียมฟอสไฟด์อยู่ในระดับต่ำกว่าของแกลเลียมอาร์เซไนด์ดังในรูปที่ 4.16 (ก) ในสภาวะ กวามเครียดแบบดึง (tensile strain) ระดับพลังงานของแถบนำไฟฟ้าและแถบวาเลนซ์แกลเลียมฟอส ไฟด์ปรับเปลี่ยนให้เข้าสภาวะสมดุลใหม่ โดยการปรับเรียงตำแหน่งของแถบพลังงานที่มีลักษณะ เป็นแบบ Type II ดังในรูป 4.17 (ข) ค่าพลังงานโฟตอนจากผลการทดลอง 1.34 eV ซึ่งมีค่ามากกว่า ค่าความแตกต่างระหว่างระดับพลังงานต่ำสุดของแถบนำไฟฟ้าของ GaP และก่าสูงสุดของแถบวา เลนซ์ เนื่องจากอิเล็กตรอนในกรณีนี้อยู่ในระดับควันไตซ์ที่มีระดับสูงกว่าระดับต่ำสุดของแถบนำ ไฟฟ้าของ GaP เนื่องจากความสูงของโครงสร้างนาโนที่มีค่าน้อย ทำให้เกิดระดับพลังงานควันไตซ์ ขึ้น



รูปที่ 4.16 แผนภาพแถบพลังงานที่อุณหภูมิ 0 K ของ GaP ในเมตริกซ์ GaAs ที่ได้จากการคำนวณ (ก) unstrained (ข) strained-modified [22-26]

4.2.1 อิทธิพลของอุณหภูมิแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยดโลหะที่มีผลต่อคุณสมบัติทางแสง ของ โครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บนแผ่นผลึกฐานแกลเลียมอาร์เซไนด์ (100)

้เมื่อทำการประดิษฐ์โครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บนแผ่นผลึกฐานแกลเลียมอาร์ เซไนด์ (100) ด้วยวิธีดรอปเล็ทอิพิแทกซีจากลำโมเลกุล แล้วปลูกกลบด้วยชั้นแกลเลียมอาร์เซไนด์ที่ มีความหนา 100 nm โดยการเปลี่ยนแปลงเงื่อนไขอุณหภูมิของแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยดโลหะ แกลเลียมตั้งแต่ 250-350°C และใช้ปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูปหยุดโลหะคงที่คือ 4.0 ML เพื่อ ้นำมาวัคโฟโตถูมิเนสเซนต์ พบว่า ผลการวัคโฟโตถูมิเนสเซนต์ที่อุณหฏมิ 16 K ของชิ้นงานคังกล่าว แสดงดังในรูปที่ 4.17 โดยที่ผลการวัคโฟโตลูมิเนสเซนต์ของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอส ้ไฟด์บนแกลเลียมอาร์เซไนด์จากชิ้นงานตัวอย่างทั้งหมดมีค่ายอดอย่ที่ความยาวกลื่น 840 nm (~1.48 eV) ซึ่งมาจากแกลเลียมอาร์เซไนด์และในแต่ละชิ้นงานตัวอย่างนั้นมีค่ายอดที่มาจากโครงสร้างนาโน ้งองแกลเลียมฟอสไฟด์ที่ตำแหน่งแตกต่างกันเมื่อเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิของแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูป หยดโลหะ โดยพบว่า เมื่ออุณหภูมิของแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยดโลหะมีก่า 250°C ก่ายอดซึ่งมา จากโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์มีค่ายอด 2 ค่า คือที่ความยาวกลื่น 918 nm (~1.35 eV) และที่ความยาวคลื่น 1002 nm (~1.24 eV) เนื่องจากโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ที่ได้ เป็นรูปวงแหวนที่ไม่สมบูรณ์หรือความไม่สม่ำเสมอของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์อัน เกิดจากการปลูกผลึกที่อุณหภูมิต่ำ ทำให้สเปกตรัมที่มาจากโครงสร้างนาโนมีค่ายอด 2 ค่า [27-28] แต่เมื่ออุณหภูมิของแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยุคโลหะมีค่า 300°C นั้นค่ายอคซึ่งมาจากโครงสร้าง นาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์อยู่ที่ความยาวคลื่น 910 nm (~1.36 eV) ค่า FWHM มีค่า 104 meV และเมื่ออุณหภูมิ 350°C นั้นค่ายอดซึ่งมาจากโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์อยู่ที่ความยาว กลิ่น 918 nm (~1.35 eV) ก่า FWHM มีก่า 92 meV

เมื่อเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิของแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยดโลหะแกลเลียมจาก 300°C เป็น 350°C พบว่าค่ายอดของสเปกตรัมนี้เลื่อนไปทางค่าความยาวคลื่นที่ยาวขึ้น (พลังงานที่ต่ำลง) โดย เลื่อนจากความยาวคลื่น 910 nm ไปเป็น 918 nm เนื่องจากเมื่ออุณหภูมิสูงขึ้นขนาดของโครงสร้างนา โนของแกลเลียมฟอสไฟด์ใหญ่ขึ้น จึงทำให้ความยาวคลื่นยาวมากขึ้น ดังนั้นค่ายอดของสเปกตรัมจึง เลื่อนไปทางค่าความยาวคลื่นที่ยาวมากขึ้น (พลังงานต่ำลง) [29]

ในการวัดโฟโตลูมิเนสเซนต์ของชิ้นงานตัวอย่างทั้งหมดนั้น เมื่อทำการเปลี่ยนแปลงก่ากำลัง งานแสงที่กระตุ้นโดยการปรับกำลังของเลเซอร์ระหว่าง 10-90 mW ผลที่ได้มีลักษณะดังในรูปที่ 4.18 โดยพบว่า ก่ายอดของโกรงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ (กวามยาวกลื่น~920 nm) เมื่อ เพิ่มกำลังงานแสงในการกระตุ้นนั้นทำให้ก่าความเข้มของโฟโตลูมิเนสเซนต์เพิ่มขึ้น แต่ค่ายอดของ สเปกตรัมนั้นมีการเลื่อนเพียงเล็กน้อยและเมื่อทำการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิในขณะวัดทำให้ก่าความเข้ม ระหว่าง 16-210 K ผลที่ได้มีลักษณะดังในรูปที่ 4.19 เมื่อเพิ่มอุณหภูมิในขณะวัดทำให้ก่าความเข้ม ของโฟโตลูมิเนสเซนต์ลดลง ก่ายอดของสเปกตรัมเลื่อนไปทางความยาวกลื่นยาว (พลังงานต่ำลง) เนื่องจาก thermal excitation effect [29-30] แต่พบว่าการเลื่อนของก่ายอดความยาวกลื่นนั้น เปลี่ยนแปลงเล็กน้อยรวมทั้งความเข้มของโฟโตลูมิเนสเซนต์จะไม่เปลี่ยนแปลงจนกว่าจะเพิ่ม อุณหภูมิจนถึงประมาณ 90°C เนื่องจากเป็นการเรียงด้วแบบ Type II [31] เมื่อทำการเปลี่ยนแปลง อุณหภูมิในขณะวัดโฟโตลูมิเนสเซนต์ในกรณีที่แผ่นผลึกฐานในขณะขึ้นรูปทยดโลหะมีก่า 250°C นั้นพบว่า เมื่ออุณหภูมิในขณะวัดมีก่า 16-110 K ก่ายอดของโกรงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ จะมี 2 ก่ายอด แต่เมื่ออุณหภูมิมากกว่า 110 K ก่ายอดของโกรงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์จะ มีก่ายอดเดียวเนื่องจากโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ที่ได้เป็นวงแหวนที่ไม่สมบูรณ์หรือ กวามไม่สม่ำเสมอของโกรงสร้างนาโนซิ่งที่อุณหภูมิต่ำจะสามารถเห็นก่ายอด 2 ก่าได้ชัดเจน [27-28]



รูปที่ 4.17 ผลการวัคโฟโตลูมิเนสเซนต์ที่อุณหภูมิ 16 K ของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ โดยการเปลี่ยนแปลงค่าอุณหภูมิขณะขึ้นรูปหยดโลหะแกลเลียมและปริมาณแกลเลียมใน การขึ้นรูปหยดโลหะคงที่ 4 ML



รูปที่ 4.18 ผลการวัค โฟโตลูมิเนสเซนต์ที่อุณหภูมิ 16 K โดยการเปลี่ยนแปลงกำลังงานแสงในการ กระตุ้น โครงสร้างนาโนของ GaP จากตัวอย่างที่ใช้ Ga 4 ML โดยอุณหภูมิแผ่นผลึกฐาน ขณะขึ้นรูปหยด โลหะ (ก) 250°C (ข) 300°C และ (ก) 350°C



รูปที่ 4.19 ผลการวัด โฟโตลูมิเนสเซนต์ที่ใช้กำลังงานแสงในการกระตุ้น 90 mW โดยการเปลี่ยน แปลงอุณหภูมิในขณะวัดโครงสร้างนาโนของ GaP จากตัวอย่างที่ใช้ Ga 4 ML โดย อุณหภูมิแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยดโลหะ (ก) 250°C (ข) 300°C และ (ค) 350°C

4.2.2 อิทธิพลของปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูปหยุดโลหะที่มีผลต่อคุณสมบัติทางแสง ของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บนแผ่นผลึกฐานแกลเลียมอาร์เซไนด์ (100)

เมื่อทำการประดิษฐ์โครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บนแผ่นผลึกฐานแกลเลียมอาร์ เซไนด์ (100) ด้วยวิธีครอปเล็ทอิพิแทกซีจากลำโมเลกุล แล้วปลูกกลบด้วยชั้นแกลเลียมอาร์เซไนด์ที่ มีความหนา 100 nm โดยการเปลี่ยนแปลงเงื่อนไขปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูปหยดโลหะระหว่าง 2.4-4.0 ML และใช้อุณหภูมิของแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยดโลหะแกลเลียมคงที่ คือ อุณหภูมิ 350°C เพื่อนำมาวัดโฟโตลูมิเนสเซนต์ พบว่า ผลการวัดโฟโตลูมิเนสเซนต์ที่อุณหภูมิ 16 K ของ ชิ้นงานดังกล่าวดังในรูปที่ 4.20 โดยที่ผลการวัดโฟโตลูมิเนสเซนต์ของโครงสร้างนาโนของ แกลเลียมฟอสไฟด์จากชิ้นงานตัวอย่างทั้งหมดมีค่ายอดอยู่ที่ความยาวคลื่น~840 nm (~1.48 eV) ซึ่ง มาจากแกลเลียมอาร์เซไนด์และในแต่ละชิ้นงานด้วอย่างนั้นมีค่ายอดที่มาจากโครงสร้างนาโนของ แกลเลียมฟอสไฟด์ที่ตำแหน่งใกล้เคียงกัน เมื่อเปลี่ยนแปลงปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูปหยด โลหะ โดยพบว่า เมื่อปริมาณแกลเลียมขณะขึ้นรูปหยดโลหะมีค่า 2.4 ML ก่ายอดซึ่งมาจาก โครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์มีก่ายอดอยู่ที่ความยาวคลื่น 920 nm (~1.35 eV) ก่า FWHM มีก่า 102 meV เมื่อปริมาณแกลเลียมขณะขึ้นรูปหยดโลหะมีก่า 3.2 ML นั้นด่ายอดซึ่งมาจาก โครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์มีค่ายลิกฐานยาวคลื่น 922 nm (~1.34 eV) ก่า FWHM มีก่า 83 meV และเมื่อปริมาณแกลเลียมขณะขึ้นรูปหยดโลหะมีก่า 4.0 ML นั้นก่ายอดซึ่งมาจากโครงสร้างนา โนของแกลเลียมฟอสไฟด์อยู่ที่ความยาวคลื่น 918 nm (~1.35 eV) ก่า FWHM มีก่า 101 meV

เมื่อเปลี่ยนแปลงปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูปหยุดโลหะระหว่าง 2.4-4.0 ML พบว่าก่า ยอดของสเปกตรัมนี้เลื่อนเพียงเล็กน้อย โดยเมื่อปริมาณหยุดแกลเลียมเป็น 2.4 ML ก่ายอดอยู่ที่ความ ยาวกลื่น 920 nm แต่เมื่อปริมาณแกลเลียมขณะขึ้นรูปหยุดโลหะมีก่า 3.2 ML นั้นก่ายอดอยู่ที่ความ ยาวกลื่น 922 nm และเมื่อปริมาณแกลเลียมขณะขึ้นรูปหยุดโลหะมีก่า 4.0 ML นั้นก่ายอดอยู่ที่ความ ยาวกลื่น 922 nm และเมื่อปริมาณแกลเลียมขณะขึ้นรูปหยุดโลหะมีก่า 4.0 ML นั้นก่ายอดอยู่ที่ความ ยาวกลื่น 918 nm โดยพบว่าก่ายอดดังกล่าวเลื่อนเพียงเล็กน้อย เนื่องจากความสูงของโกรงสร้างนา โนใกล้เคียงกัน จึงทำให้การเกิดเป็นโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ที่มีขนาดใกล้เคียงกัน ดังนั้นผลของการวัดโฟโตลูมิเนสเซนต์ของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ระหว่าง 2.4-4.0 ML จึงมีตำแหน่งของก่ายอดใกล้เคียงกัน



รูปที่ 4.20 ผลการวัดโฟโตลูมิเนสเซนต์ที่อุณหภูมิ 16 K ของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ โดยการเปลี่ยนแปลงปริมาณแกลเลียมขณะขึ้นรูปหยดโลหะและอุณหภูมิของแผ่นผลึก ฐานขณะขึ้นรูปหยดโลหะมีค่า 350°C

ในการวัคโฟโตลูมิเนสเซนต์ของชิ้นงานตัวอย่างทั้งหมดนั้น ได้ทำการเปลี่ยนแปลงค่ากำลัง งานแสงที่กระตุ้นโดยการปรับกำลังของเลเซอร์ระหว่าง 10-90 mW ซึ่งพบว่าผลที่ได้มีลักษณะดังใน รูปที่ 4.21 พบว่า ค่ายอดของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ (ความยาวคลื่น~920 nm) เมื่อ เพิ่มกำลังงานแสงในการกระตุ้นนั้นทำให้ก่าความเข้มของโฟโตลูมิเนสเซนต์เพิ่มขึ้นแต่ก่ายอดของ สเปกตรัมนั้นจะมีการเลื่อนเพียงเล็กน้อยและเมื่อทำการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิของตัวอย่าง ในขณะ วัดระหว่าง 16-210 K ผลที่ได้มีลักษณะดังในรูปที่ 4.22 เมื่อเพิ่มอุณหภูมิในขณะวัดทำให้ก่าความ เข้มของโฟโตลูมิเนสเซนต์ลดลง ค่ายอดของสเปกตรัมเลื่อนไปทางความยาวคลื่นยาว (พลังงาน ต่ำลง) เนื่องจาก thermal excitation effect [29-30] แต่พบว่าการเลื่อนของค่ายอดความยาวคลื่นนั้น เปลี่ยนแปลงเล็กน้อยรวมทั้งความเข้มของโฟโตลูมิเนสเซนต์จะไม่ค่อยลดจนกว่าจะเพิ่มอุณหภูมิ จนถึงประมาณ 90°C เนื่องจากเป็นการเรียงตัวแบบ Type II [31]



รูปที่ 4.21 ผลการวัค โฟ โตลูมิเนสเซนต์ที่อุณหภูมิ 16 K โดยการเปลี่ยนแปลงกำลังงานแสงในการกระตุ้น โครงสร้างนาโนของ GaP จากตัวอย่างที่ใช้อุณหภูมิแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยดโลหะ 350°C และปริมาณแกลเลียมขณะขึ้นรูปหยดโลหะ (ก) 2.4 ML (ข) 3.2 ML และ (ก) 4.0 ML



รูปที่ 4.22 ผลการวัค โฟโตลูมิเนสเซนต์ที่ใช้กำลังงานแสงในการกระตุ้น 90 mW โดยการเปลี่ยนแปลง อุณหภูมิในขณะวัคโครงสร้างนาโนของ GaP จากตัวอย่างที่ใช้อุณหภูมิแผ่นผลึกฐานขณะ ขึ้นรูปหยุคโลหะ 350°C และปริมาณแกลเลียม (ก) 2.4 ML (ข) 3.2 ML และ (ค) 4.0 ML

สรุป

งานวิจัยนี้นำเสนอการประดิษฐ์โครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บนแผ่นผลึกฐาน แกลเลียมอาร์เซไนด์ (100) จากกลไกการก่อตัวขึ้นเองด้วยวิธีการปลูกผลึกแบบครอปเล็ทอิพิแทกซิ จากลำโมเลกุล รวมไปถึงผลการศึกษาลักษณะทางกายภาพผิวหน้าของโครงสร้างนาโนของ แกลเลียมฟอสไฟด์ดังกล่าวซึ่งขึ้นรูปภายใต้เงื่อนไขในการประดิษฐ์ที่แตกต่างกันและผลการวัด กุณสมบัติทางแสงด้วยวิธีโฟโตลูมิเนสเซนต์ของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บนแผ่น ผลึกฐานแกลเลียมอาร์เซไนด์ (100)

การประดิษฐ์โครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บนแกลเลียมอาร์เซไนด์ (100) เริ่มจาก การปลูกชั้นบัฟเฟอร์แกลเลียมอาร์เซไนด์แล้วทำการขึ้นรูปหยุดโลหะแกลเลียม จากนั้นทำการขึ้นรูป ผลึก (crystallization) เป็นโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ด้วยลำโมเลกุลของ P₂ และทำการ ปลูกกลบด้วยชั้นแกลเลียมอาร์เซไนด์ (สำหรับการวัดโฟโตลูมิเนสเซนต์) โดยมีการเปลี่ยนแปลง เงื่อนไขการขึ้นรูปโครงสร้างนาโน โดยการแปรค่าตัวแปรในการขึ้นรูปหยุดโลหะแกลเลียม ได้แก่ อุณหภูมิของแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยุดโลหะแกลเลียมและปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูปหยุด โลหะ

เมื่อทำการศึกษาอิทธิพลของอุณหภูมิแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยุดโลหะแกลเลียมที่มีผลต่อ โกรงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บนแผ่นผลึกฐานแกลเลียมอาร์เซไนด์ (100) โดยผล การศึกษาลักษณะทางกายภาพผิวหน้าของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ พบว่า เมื่อ อุณหภูมิแผ่นผลึกฐานขณะขึ้นรูปหยุดโลหะแกลเลียมสูงขึ้นส่งผลให้ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง ความ สูงและความลึกของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์มีแนวโน้มเพิ่มขึ้น แต่ความหนาแน่นที่ ใด้จะลดลง เนื่องจากเมื่ออุณภูมิสูงขึ้น โลหะแกลเลียมยังมีคุณสมบัติเป็นโลหะหลอมเหลว (metallic) สามารถเคลื่อนที่และรวมตัวเป็นหยุดโลหะที่มีขนาดใหญ่ขึ้น โครงสร้างนาโนของ แกลเลียมฟอสไฟด์จึงมีแนวโน้มของขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง ความสูงและความลึกเพิ่มขึ้นแต่ความ หนาแน่นลดลง สำหรับผลการวัดทางโฟโตลูมิเนสเซนต์ พบว่า เมื่ออุณหภูมิของแผ่นผลึกฐานขณะ ขึ้นรูปหยุดโลหะแกลเลียมเพิ่มขึ้นจาก 300°C เป็น 350°C จะทำให้ก่ายอดของสเปกตรัมเลื่อนไปทาง ความยาวคลื่นยาวมากขึ้น ในการวัดโฟโตลูมิเนสเซนต์ของชิ้นงานตัวอย่างนั้นได้เปลี่ยนแปลงก่า กำลังงานแสงในการกระตุ้น โดยการปรับกำลังงานของเลเซอร์ระหว่าง 10-90 mW พบว่า เมื่อเพิ่มก่า กำลังงานแสงในการกระตุ้นชิ้นงานจะทำให้ก่าความเข้มของโฟโตลูมิเนสเซนต์เพิ่มขึ้นและค่ายอด ของสเปกตรัมนั้นจะมีการเลื่อนเพียงเล็กน้อย และเมื่อเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิขณะวัคโฟโตลูมิเนส เซนต์ตั้งแต่ 16-210 K พบว่า เมื่ออุณหภูมิในขณะวัคเพิ่มขึ้นจะทำให้ก่ายอดของสเปกตรัมเลื่อนไป ทางกวามยาวกลิ่นยาวมากขึ้น โดยที่การเลื่อนของก่ายอดนั้นเปลี่ยนแปลงเล็กน้อยรวมทั้งกวามเข้ม ของโฟโตลูมิเนสเซนต์จะลดลงเพียงเล็กน้อยจนกว่าอุณหภูมิจะสูงกว่า 90 K เนื่องจากเป็นการเรียง ตัวแบบ Type II

เมื่อทำการศึกษาอิทธิพลของปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูปหยุดโลหะที่มีผลต่อโครงสร้าง นาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์บนแผ่นผลึกฐานแกลเลียมอาร์เซไนด์ (100) โดยศึกษาลักษณะทาง กายภาพผิวหน้าของโครงสร้างนาโนแกลเลียมฟอสไฟด์ พบว่า เมื่อใช้ปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูป ้หยดโลหะเพิ่มขึ้นจะทำให้ความหนาแน่นของโครงสร้างนาโนที่ได้มีแนวโน้มเพิ่มขึ้น ขนาดเส้น ้ผ่านศูนย์กลางและความสูงมีแนวโน้มเพิ่มขึ้น แต่เมื่อใช้ปริมาณหยุคโลหะแกลเลียมเพิ่มขึ้นถึงค่า หนึ่งจะทำให้มีจำนวนแกลเลียมมากพอจนเกิดการปกคลุมจนเต็มพื้นที่ผิวหน้าเกิดเป็นชั้น (layer) ้งองแกลเลียมขึ้นแทนที่จะเป็นหยดแกลเลียมเพียงอย่างเดียว โดยแกลเลียมที่เหลือจะเกิดเป็นหยด ้โลหะขึ้นเหนือชั้นดังกล่าวอีกทีหนึ่งจึงทำให้ความหนาแน่นที่เกิดขึ้นลดลง ดังในกรณีที่อุณหภูมิ ขณะขึ้นรูปหยุดโลหะแกลเลียมมีค่า 250°C ความหนาแน่นจะลดลงเมื่อปริมาณแกลเลียมมีค่า 2.4-3.2 ML แล้วเพิ่มขึ้นเมื่อปริมาณแกลเลียมมีค่า 3.2-4.0 ML จากนั้นจะลดลงอีกครั้งเมื่อปริมาณแกลเลียมมี ้ค่า 4.0-4.8 ML แล้วเพิ่มขึ้นอีกครั้งเมื่อปริมาณแกลเลียมมีค่า 4.8-5.6 ML สำหรับผลการวัดทางโฟ ์ โตลูมิเนสเซนต์ พบว่า เมื่อปริมาณแกลเลียมในการขึ้นรูปหยุดโลหะเพิ่มขึ้นจะทำให้ก่ายอดของ ้สเปกตรัมดังกล่าวเลื่อนเพียงเล็กน้อย เนื่องจากความสูงของโครงสร้างนาโนใกล้เคียงกัน จึงทำให้ ้เกิดเป็นโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์ที่มีขนาดใกล้เคียงกัน ดังนั้นผลของการวัดโฟโตลู มิเนสเซนต์ของโครงสร้างนาโนของแกลเลียมฟอสไฟด์จึงมีค่ายอคใกล้เคียงกัน ในการวัคโฟโตลู มิเนสเซนต์ของชิ้นงานตัวอย่างนั้นได้เปลี่ยนแปลงค่ากำลังงานแสงในการกระตุ้น โดยการปรับกำลัง ้งานของเลเซอร์ระหว่าง 10-90 mW พบว่า เมื่อเพิ่มค่ากำลังงานแสงในการกระตุ้นชิ้นงานจะทำให้ค่า ้ความเข้มของโฟโตลูมิเนสเซนต์เพิ่มขึ้น แต่ก่ายอดของสเปกตรัมนั้นจะมีการเลื่อนเพียงเล็กน้อยและ เมื่อเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิของวัคโฟโตลูมิเนสเซนต์ตั้งแต่ 16-150 K พบว่าเมื่ออุณหภูมิในขณะวัค ้เพิ่มขึ้นจะทำให้ค่ายอคของสเปกตรัมเลื่อนไปทางความยาวกลื่นยาว โคยที่การเลื่อนของค่ายอคนั้น เปลี่ยนแปลงเล็กน้อยรวมทั้งความเข้มของโฟโตลูมิเนสเซนต์จะลดลงเพียงเล็กน้อยจนกว่าอุณหภูมิ จะสูงกว่า 90°C เนื่องจากเป็นการเรียงตัวแบบ Type II

รายการอ้างอิง

- [1] Y. Arakawa, and H. Sakaki. <u>Appl. Phys. Lett.</u> 40 (1982): 939-942.
- [2] Y. Aharonov, and D. Bohm. Phys. Rev. 115 (1959): 485-491.
- [3] http://en.wikipedia.org/wiki/Gallium_phosphide
- [4] T. Mano, and N. Koguchi. J. Cryst. Growth. 278 (2005): 108-112.
- [5] D. Granados, and J. M. Garcia. Appl. Phys. Lett. 82 (2003): 2401-2403.
- [6] S. Kobayashi, C. Jiang, T. Kawazu, and H. Sakaki. Jpn. J. Appl. Phys. 43 (2004): L662-664.
- [7] Cheng, K.-Y. 1997. Proceeding of IEEE. 85: 1694-1714.
- [8] D. Bimberg, M. Grundmann, and N. N. Ledentsov. Quantum dot heterostructures. <u>Chichester:</u> <u>Wiley</u>, 1999.
- [9] M. Sugawara. <u>Semiconductors and Semimentals : Self-assembled InGaAs/GaAs quantum</u> <u>dots</u>, 60 (1999): 1-116, San Diego: Academic Press.
- [10] C. M. Wolfe, N. Holonyak, Jr., and G. E. Stillman. <u>Physical properties of semiconductors</u>. Englewood Cliffs, New Jersey: Prentice Hall. 1989.
- [11] Z. I. Alferov. <u>Reviews of Modern Physics</u>. 73 (2001): 767-782.
- [12] Pallab Bhattacharya. <u>Semiconductor optoelectronic devices</u>. New Jessy: Prentice-Hall. Inc, 1994.
- [13] K. A. Cheng, and C. H. Yang. J. Appl. Phys. 88 (2000): 5272-5276.
- [14] M. A. Herman, and H. Sitter. Molucular beam epitaxy fundamentals and current status. Berlin: Spinger-Verlag, 1989.
- [15] A. G. Cullis, D. J. Norris, T. Walther, M. A. Migliorato, and M. Hopkinson. <u>Phys. Rev.</u> 66 (2002): 081305 (R).
- [16] H. T. Dobbs, A. Zangwill, and D. D. Vvedensky. Phys. Rev. Lett. 79 (1997): 897-900.
- [17] N. Koguchi, K. Ishige, Jpn. J. Appl. Phys. 32 (1993): 2052-2058.
- [18] Y. Horikoshi, M. Kawashima, and H. Yamaguchi. Jpn. J. Appl. Phys. 27 (1988): 169-179
- [19] T. Mano, and N. Koguchi. J. Crystal Growth 278 (2005): 108-112.

- [20] Naraporn Pankaow, <u>The fabrication of InGaAs ring-like nanostructures by droplet molecular</u> <u>beam epitaxy</u>. Doctoral dissertation. Department of Electrical Engineering. Faculty of Engineering, Chulalongkorn University, 2010.
- [21] Robert G. Dandrea, and Alex Zunger. Appl. Phys. Lett. 57 (1990): 1031-1033.
- [22] P. R. C. Kent, Gus L. W. Hart and Alex Zunger. Appl. Phys. Letter. 81 (2002): 4377-4379.
- [23] Kwiseon Kim, Gus L. W. Hart and Alex Zunger. <u>Applied Physics Letter</u> 80 (2002): 3105-3107.
- [24] T. C. Lin, Y. H. Wu, L. C. Li, Y.T. Sung, S. D. Lin, L. Chang, Y.W. Suen, and C. P. Lee, <u>J. Appl. Phys.</u> 108 (2010): 123503.
- [25] Chris G. Van de Walle. Phys. Rev. B. 39 (1988): 1871-1883.
- [26] I. Vurgaftman, J.R. Meyer, and L.R. Ram-Mohan. J. Appl. Phys. 89 (2001): 5815-5874.
- [27] Bhavtosh Bansal. J. Appl. Phys. 100 (2006): 093107.
- [28] Masafumi Jo, Guotao Duan, Takaaki Mano, and Kazuaki Sakoda. Jo et al. Nanoscale <u>Research Letters.</u> 6 (2011): 76
- [29] A. B. Veloso, M. K. K. Nakaema, M. P. F. de Godoy, J. M. J. Lopes, F. Iikawa, M. J. S. P. Brasil, J. R. R. Bortoleto, M. A. Cotta, P. F. P. Fichtner, M. Morschbacher, and J. R. Madureira, <u>Appl. Phys. Lett.</u> 91 (2007): 121917.
- [30] L. Brusafemi, S. Sanguinetti, E. Grill, M. Guzzi, A.Bignazzi, F. Bogani, L. Carraresi,
 M.Colocci, A. Bosacchi, P. Frigeri, and S. Franchi. <u>Appl. Phys. Lett. 69</u> (1996): 3354-3356
- [31] T.T Chen, C.H. Chen, W.Z. Cheng, W.S. Su, M.H. Ya, Y.F. Chen, P.W. Liu, and H.H. Lin. J. Appl. Phys. 93 (2003): 9655-9658.

ผลงานตีพิมพ์

- GaP nanostructures on GaAs (100) grown by Droplet Molecular Beam Epitaxy, P. Prongjit, N. Pankaow, S. Thainoi, P. Changmaung, S. Panyakeow, and S. Ratanathammaphan, The 34th Electrical Engineering Conference, Siam University, Pataya, Chonburi, Thailand, 30 November - 2 December, 2011. Vol. 2, 861-864.
- Formation of GaP Nanostructures on GaAs (100) by Droplet Molecular Beam Epitaxy,
 P. Prongjit, N. Pankaow, S. Thainoi, S. Panyakeow, and S. Ratanathammaphan, The 16th International Semiconducting and Insulating Materials Conference (SIMC-XVI), Stockholm, Sweden, 19-23 June, 2011, Physica Status Solidi (c), (in press).
ผลงานนำเสนอ

การประชุมวิชาการระดับนานาชาติ

- Poster Presentation
- Formation of GaP Nanostructures on GaAs (100) by Droplet Molecular Beam Epitaxy, P. Prongjit, N. Pankaow, S. Thainoi, S. Panyakeow, and S. Ratanathammaphan, The 16th International Semiconducting and Insulating Materials Conference (SIMC-XVI), Stockholm, Sweden, 19-23 June, 2011.
- Fabrication of GaP Nanostructures on GaAs (100) by Droplet Molecular Beam Epitaxy, P. Prongjit, O. Tangmettajittakul, S. Thainoi, N. Pankaow, S. Panyakeow, and S. Ratanathammaphan, The 28th North American Molecular Beam Epitaxy Conference (NAMBE), University of California San Diego, La Jolla, CA, U.S.A., 14-17 August, 2011.
- Oral Presentation
- Tensile Strained, Type II, GaP/GaAs Nanostructures, P. Prongjit, N. Pankaow,
 P. Poonpeng, S. Thainoi, S. Panyakeow, and S. Ratanathammaphan, The
 NanoThailand 2012 Conference, Khon Kaen, Thailand, 9-11 April, 2012.

การประชุมวิชาการระดับชาติ

- Oral Presentation
- GaP nanostructures on GaAs (100) grown by Droplet Molecular Beam Epitaxy,
 P. Prongjit, N. Pankaow, S. Thainoi, P. Changmaung, S. Panyakeow, and S. Ratanathammaphan, The 34th Electrical Engineering Conference, Siam University, Pataya, Chonburi, Thailand 30 November 2 December, 2011.

ประวัติผู้เขียนวิทยานิพนธ์

นางสาวพัชรีวรรณ โปร่งจิต เกิดเมื่อวันที่ 10 ธันวาคม พ.ศ. 2530 ที่อำเภอเดชอุคม จังหวัดอุบลราชธานี สำเร็จการศึกษาระดับปริญญาวิศวกรรมศาสตรบัณฑิต สาขาวิชา วิศวกรรมไฟฟ้า คณะวิศวกรรมศาสตร์ จากมหาวิทยาลัยขอนแก่นในปีการศึกษา 2552 จากนั้นได้เข้า ศึกษาต่อในระดับปริญญาวิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิตที่ห้องปฏิบัติการวิจัยสิ่งประดิษฐ์สารกึ่งตัวนำ ภาควิชาวิศวกรรมไฟฟ้า คณะวิศวกรรมศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย เมื่อปีการศึกษา 2553 โดย ในระหว่างการศึกษาในระดับปริญญาวิศวกรรมศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย