

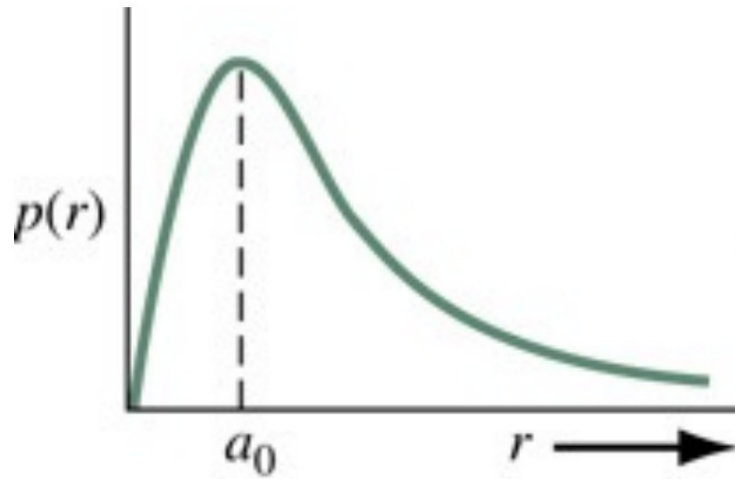
# 618327-2560

ฟิสิกส์ของวัสดุอิเล็กทรอนิกส์  
และอุปกรณ์

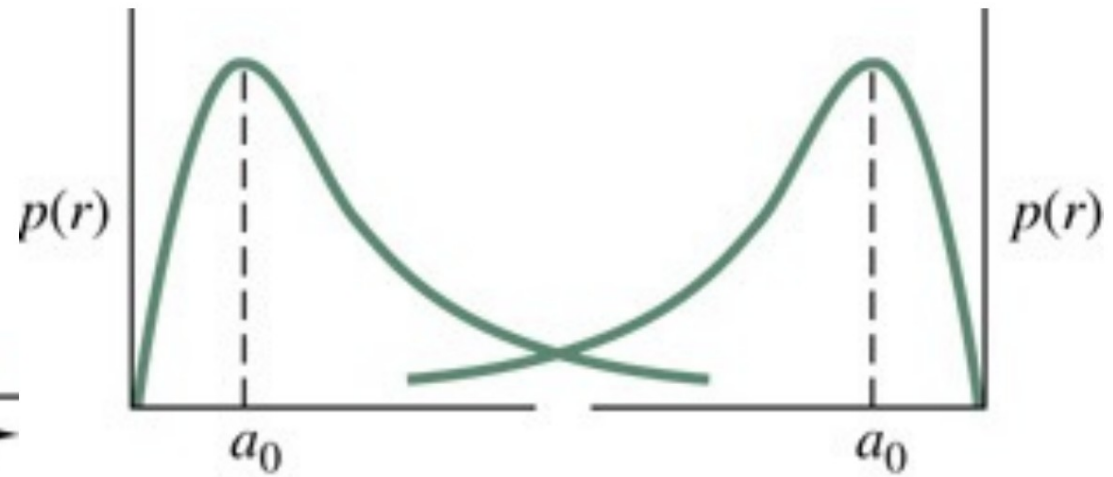
นพ.อรรถัย วัชรกิจจากร

บทที่ 5

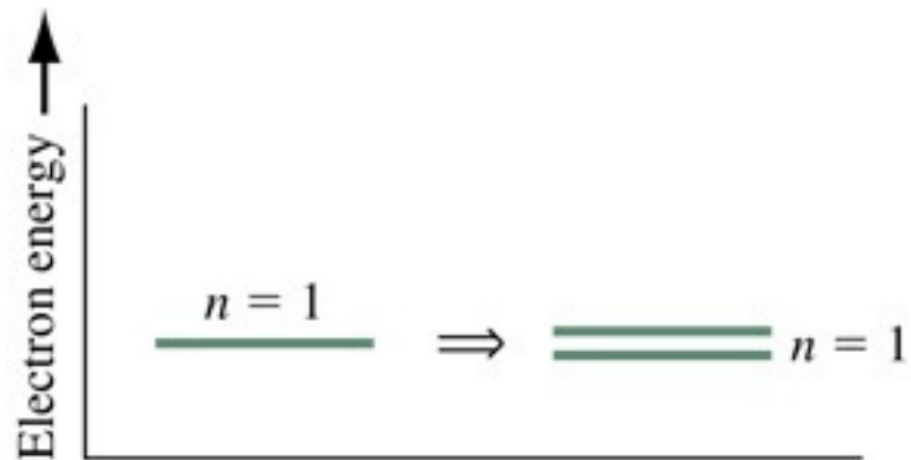
# Energy Bands



(a)

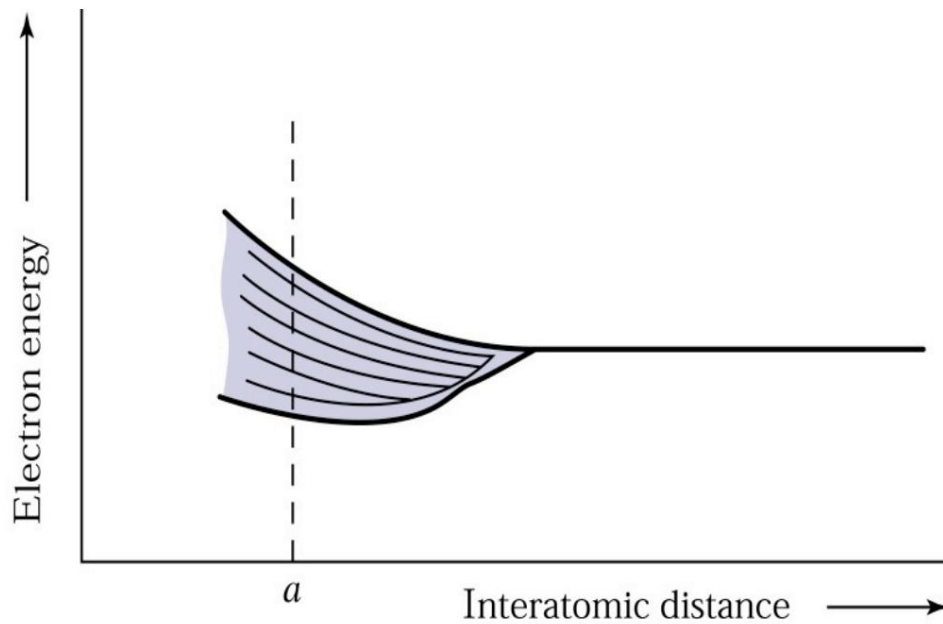


(b)



(c)

# แบนด์พลังงาน



- พิจารณาอะตอมที่เหมือนกันสองอะตอมเมื่อ

มันอยู่ห่างกันมากพลังงานที่ได้รับอนุญาต

ระดับสำหรับควอนตัมหลักที่กำหนด

จำนวน ( $n = 1$ ) ประกอบด้วยหนึ่งสองเท่า

ระดับเสื่อม (อะตอมทั้งสองมี

พลังงานเท่ากันทุกประการ)

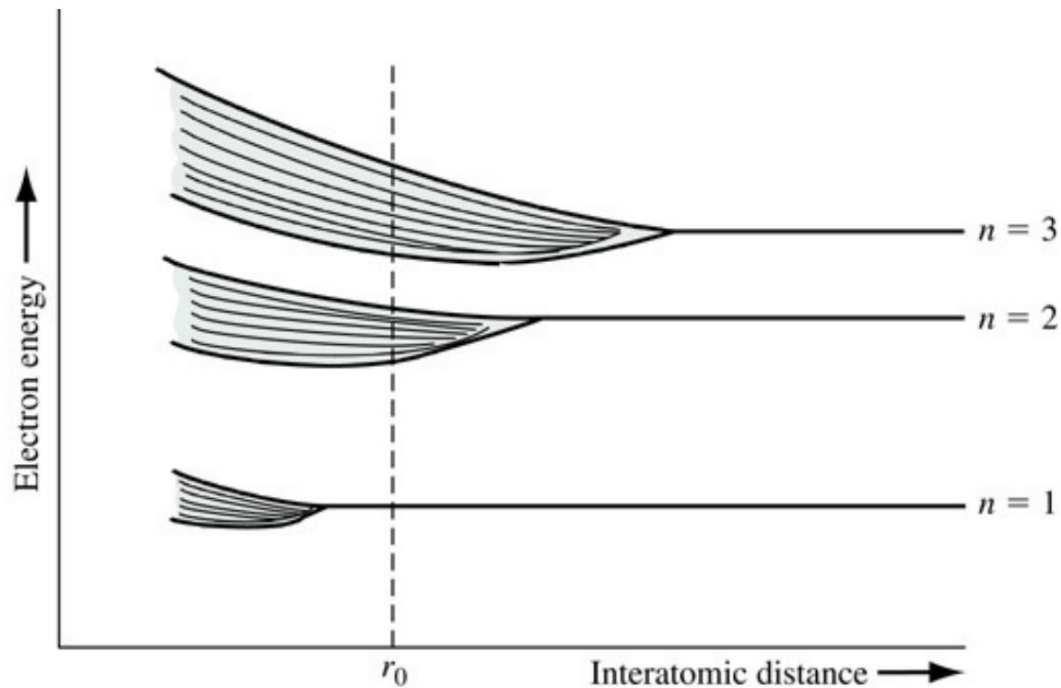
- เมื่อนำมาใกล้กัน

ระดับพลังงานเสื่อมลงสองเท่าจะ

แบ่งออกเป็นสองระดับโดยการโต้ตอบกัน

ระหว่างอะตอม

# แบนด์พลังงาน



- มีอะตอมแยกอยู่  $N$  อะตอม

นำมารวมกันเป็น

ของแข็งวงโคจรของภายนอก

อิเล็กตรอนของอะตอมต่างชนิดกัน

ทับซ้อนและโต้ตอบกันด้วย

กันและกัน.

- สิ่งนี้ทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงใน

ระดับพลังงานและ  $N$

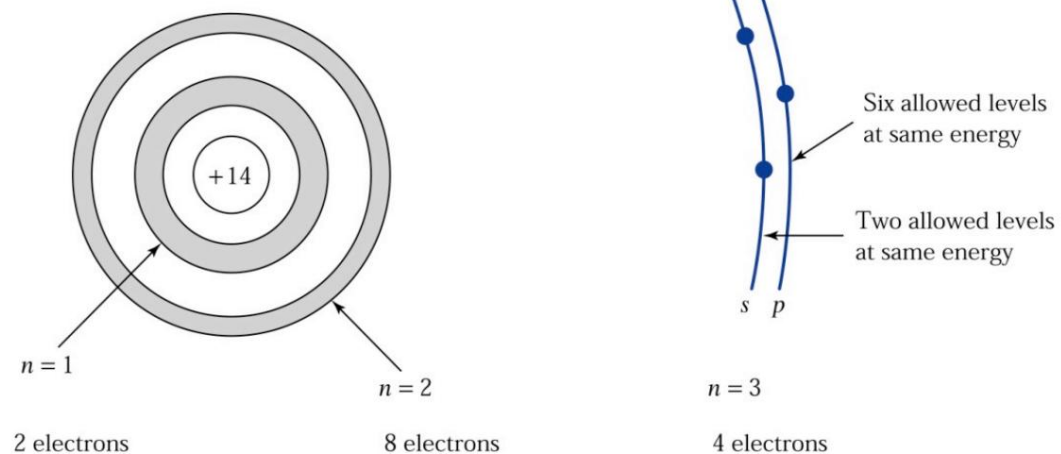
แยกห่างกันอย่างใกล้ชิด

ระดับที่เกิดขึ้น

# แบนด์พลังงาน

- พิจารณา อะตอม **ซิลิกอน** แยกตัวออกมา อิเล็กตรอน 10 ตัวจาก 14 ตัวครอบครองพลังงานระดับที่มีรัศมีวงโคจรเล็กกว่าระดับอะตอมมาก  
  
การแยกตัวในคริสตัล
- อิเล็กตรอนวาเลนซ์ที่เหลืออีกสี่ตัวมีพันธะที่อ่อนมาก  
  
และอาจเกี่ยวข้องกับปฏิกิริยาเคมีได้
- ดังนั้น อิเล็กตรอนวาเลนซ์จึงเป็นตัวที่ต้องพิจารณา
- แปรผลกันในทั้ง 2 ด้านเติมและยึดติดกันอย่างแน่นหนา  
  
นิวเคลียส

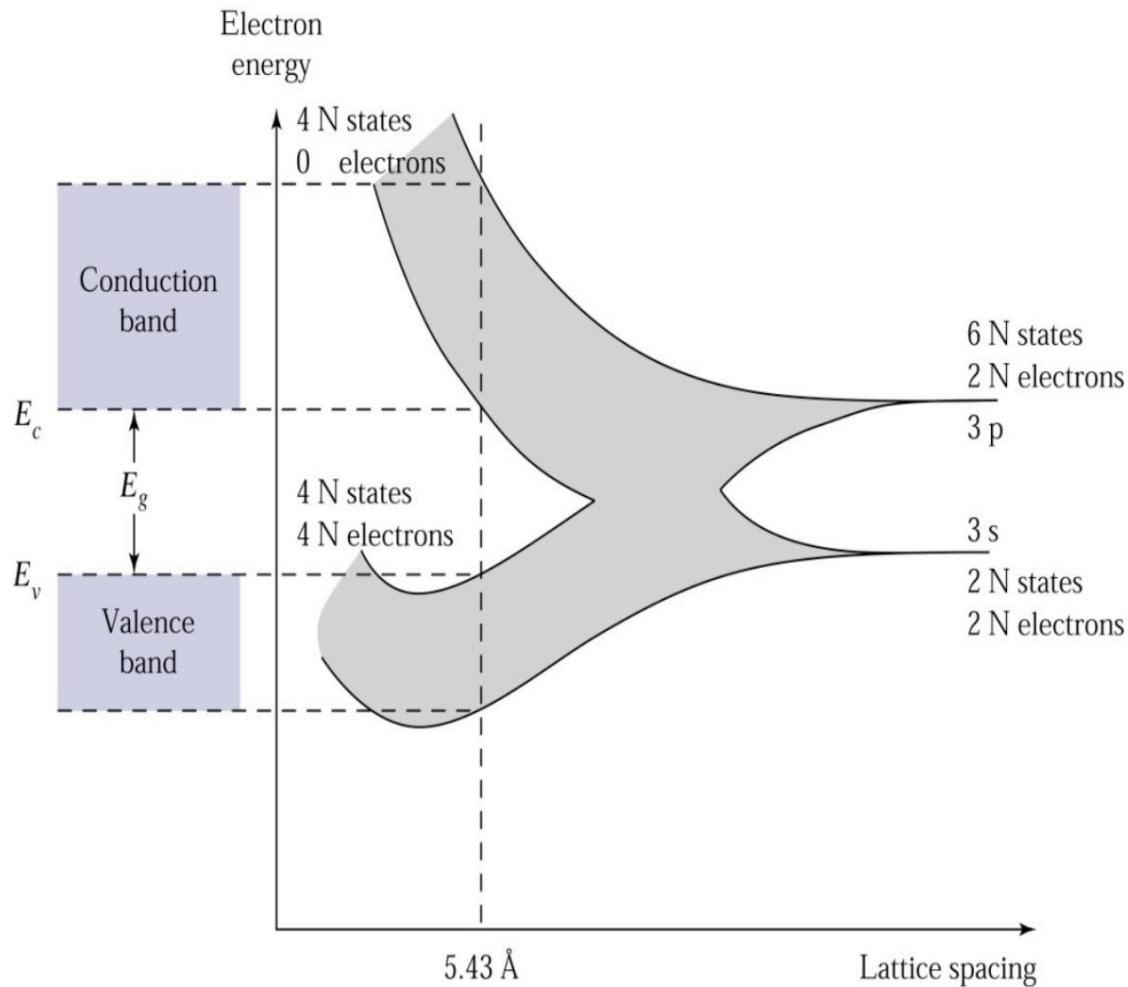
# แบบแผนพลังงาน



- เมื่อระยะห่างระหว่างอะตอมลดลง  $3s$  และ  $3p$

เปลือกย่อยของ อะตอมซิลิกอน **N** จะโต้ตอบและทับซ้อนกัน

# แบนด์พลังงาน



- ที่ สมดุล  
ระยะห่างระหว่างอะตอม  
แบนด์จะแยกออกเป็นสี่สถานะค  
วอนเต็มอีกครั้ง  
อะตอมในแถบล่าง  
(แถบวาเลนซ์) และสี่  
สถานะควอนตัมต่ออะตอม  
ในแถบบน  
(แถบการนำไฟฟ้า)

# แบนด์พลังงาน

- ที่อุณหภูมิศูนย์สัมบูรณ์ ( $T = 0 \text{ K}$ ) อิเล็กตรอนจะครอบครองสถานะพลังงานต่ำที่สุด เพื่อให้ทุกสถานะในระดับพลังงานต่ำแบนด์จะเต็มและทุกสถานะในแบนด์บนจะเป็นว่างเปล่า.
- ส่วนล่างของแถบการนำไฟฟ้าเรียกว่า  $E_c$  และด้านบนของแถบวาเลนซ์เรียกว่า  $E_v$



# แบนด์พลังงาน

- พลังงานแบนด์แก๊ป **Eg** คือความกว้างของระดับพลังงานต้องห้ามระหว่างด้านล่างของแถบการนำไฟฟ้าและส่วนบนของแถบวาเลนซ์
- พลังงานแบนด์แก๊ปคือพลังงานที่จำเป็นในการทำลายพันธะในสารกึ่งตัวนำเป็นอิสระและอิเล็กตรอนไปแถบการนำไฟฟ้าและทิ้งรูไว้ในแถบวาเลนซ์

# แบนด์พลังงาน

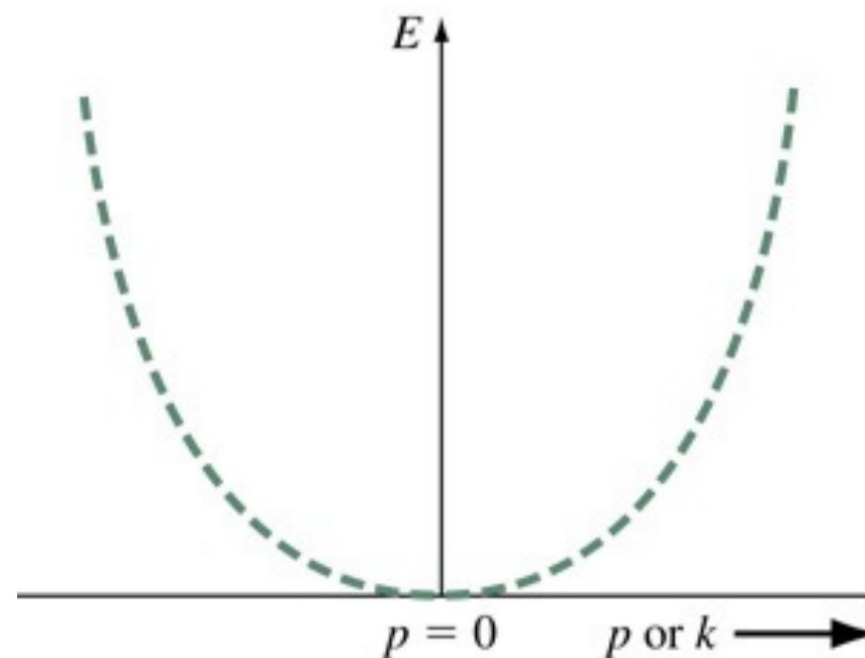
แผนภาพพลังงาน-โมเมนตัม • พลังงาน  $E$  ของอิเล็กตรอนอิสระกำหนดโดย

$$E = \frac{\hbar^2 p^2}{2m_0} \quad (1)$$

โดยที่  $p$  คือโมเมนตัม  $m_0$  คือมวลอิเล็กตรอนอิสระ

# แบนด์พลังงาน

- ในสารกึ่งตัวนำ  
อิเล็กตรอนในการนำไฟฟ้า  
วงดนตรีจะคล้ายกับวงฟรี  
อิเล็กตรอนในที่ที่มีมันมีอิสระที่จะ  
เคลื่อนไหวอยู่ภายในคริสตัล  
ตามที่แสดงในรูปด้านขวา



# แบนด์พลังงาน

- อย่างไรก็ตาม สมการข้างต้นสำหรับ  $E$  ไม่สามารถทำได้  
ใช้เนื่องจากศักย์ของนิวเคลียสเป็นระยะ
- อย่างไรก็ตาม หากแทนที่  $m_0$  ด้วย **มวลที่มีประสิทธิภาพ**  
ในสมการ (1) จะได้พลังงาน  $E$  ของ  
อิเล็กตรอนเป็น

$$E = \frac{\vec{p}^2}{2m_e}$$

# แบนด์พลังงาน

- มวลที่มีประสิทธิภาพในของแข็งเป็นผลมาจาก  
อนุภาคที่มีประจุเคลื่อนที่อยู่ใต้แกนนิวเคลียสของ  
สนามไฟฟ้าที่ใช้ในสภาวะที่มีประจุไฟฟ้าเป็นระยะ  
ศักยภาพ.
- นี่ต่างจากมวลในอวกาศว่าง
- มวลที่มีประสิทธิภาพของอิเล็กตรอนขึ้นอยู่กับคุณสมบัติของสารกึ่งตัวนำ

# แบนด์พลังงาน

- ในกลศาสตร์ควอนตัม ความเร็วของอิเล็กตรอนจะถูกอธิบายโดยกลุ่มของมัน

$$v_j = \frac{\hbar \omega}{\hbar k}$$

$$v_j = \frac{1}{\hbar} \frac{\partial \epsilon}{\partial k}$$

# แบบฝึกงาน

ความเร่งสามารถหาได้จาก

$$a = \frac{v_f - v_i}{t_f - t_i}$$

$$a = \frac{v_f^2 - v_i^2}{2 \cdot (t_f - t_i)} \quad (2)$$

# แบบฝึกงาน

- สำหรับส่วนคลาสสิก จะแสดง  $dE$  เป็นงานที่ทำโดยอนุภาคที่เดินทางเป็นระยะทาง  $v dt$  ภายใต้อิทธิพลของแรง  $eE$

$$dE = F dx$$

$$= (F v) dt$$

$$= \frac{d}{dt} \left( \frac{1}{2} m v^2 \right) dt$$

$$= \frac{1}{2} m \frac{d}{dt} (v^2) dt$$

$$= \frac{1}{2} m \frac{d}{dt} (v^2) dt$$



# แบบฝึกปฏิบัติงาน

สิ่งนี้จะนำไปสู่

$$\frac{d^2 \phi}{dt^2} = -\phi \quad (3)$$

ดัด -

การแทนค่า (3) ลงใน (2)

$$\frac{d^2 \phi}{dt^2} = -\phi \quad (4)$$

# แบบฝึกหัดพลังงาน

จาก  $F = ma$  เราได้

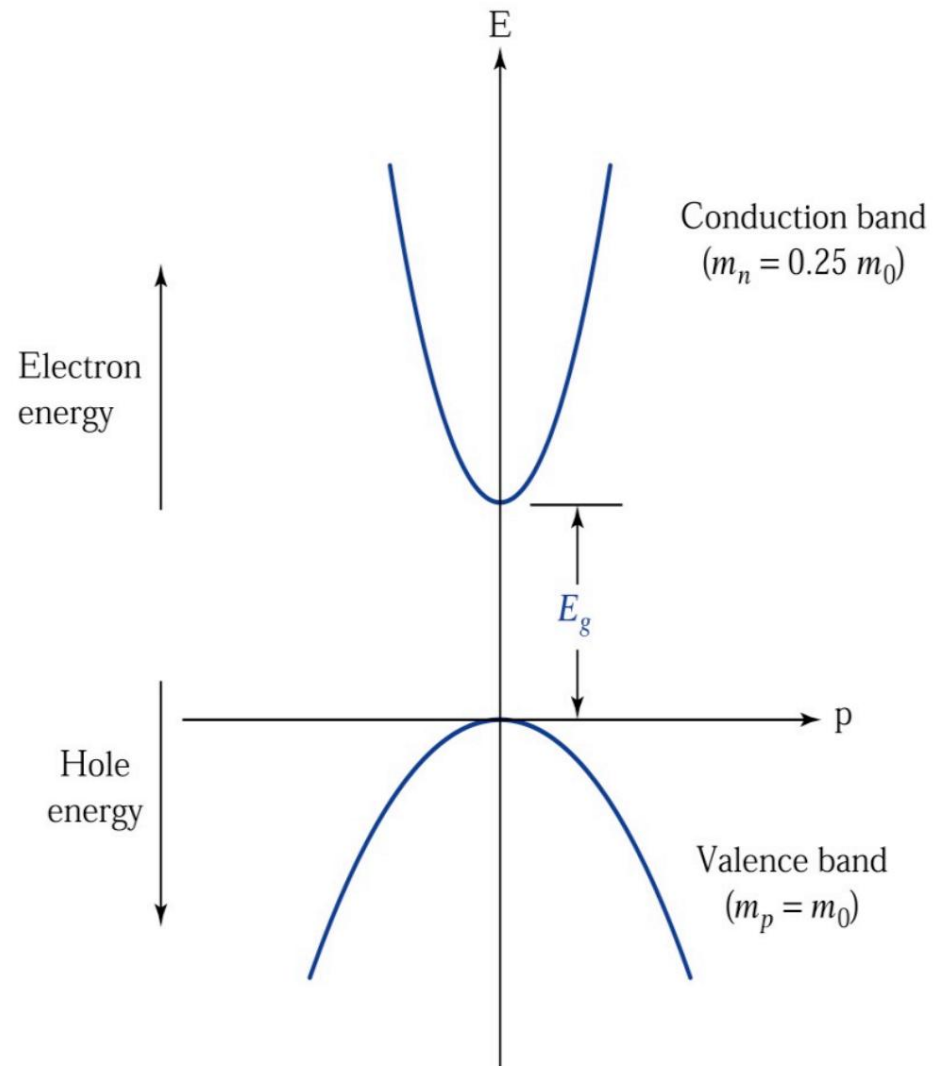
$$m \cdot \frac{d^2x}{dt^2} = -\frac{1}{2} \frac{d^2x}{dt^2} \quad (5)$$

ใช้แล้ว ใช้นะ เอ็ม

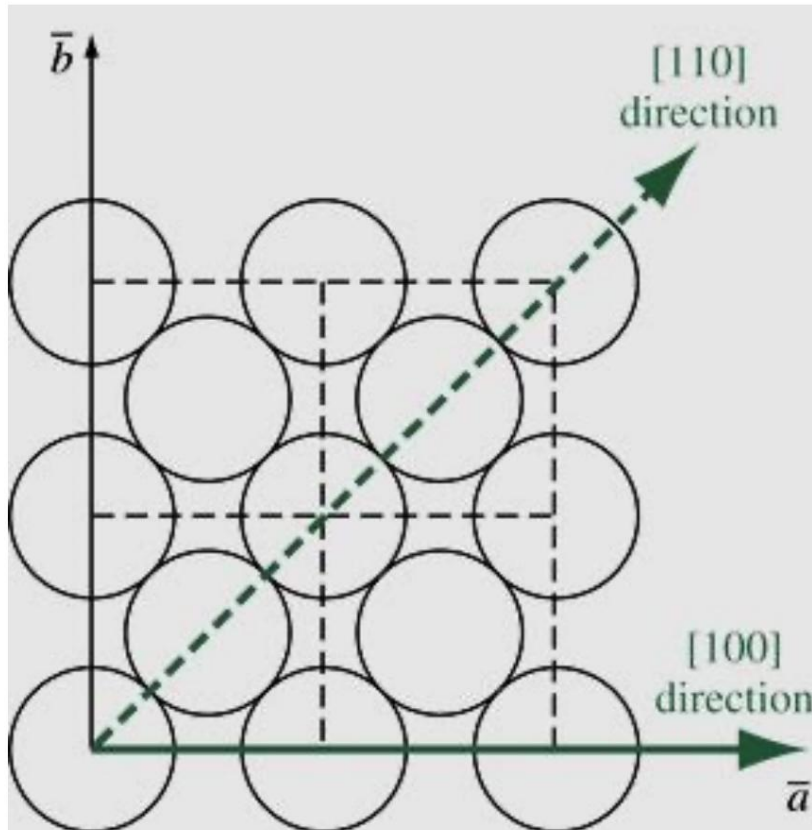
สามารถเขียนนิพจน์ที่คล้ายกันสำหรับหลุมที่มีมวลที่มีประสิทธิภาพ  $m_h$

# แบนด์พลังงาน

- แผนภาพพลังงาน-โมเมนตัมแบบแผ่นผั่งสำหรับสารกึ่งตัวนำพิเศษที่มี  $= 0.25$   $m_0$  และ  $m_0$   $= 0$ .
- พลังงานอิเล็กตรอนจะถูกวัดจากด้านบน และพลังงานหลุมจะถูกวัดจากด้านล่าง
- ความสัมพันธ์ระหว่างพลังงานและโมเมนตัมนี้เรียกว่า  
“แผนภาพแถบพลังงาน”



# แบนด์พลังงาน



พิจารณาโครงสร้างผลึก 3 มิติ

ระยะห่างของโครงตาข่ายแตกต่างกันด้วย

ทิศทางคริสตัล

เช่น FCC ด้วย  $[110]$  และ  $[100]$

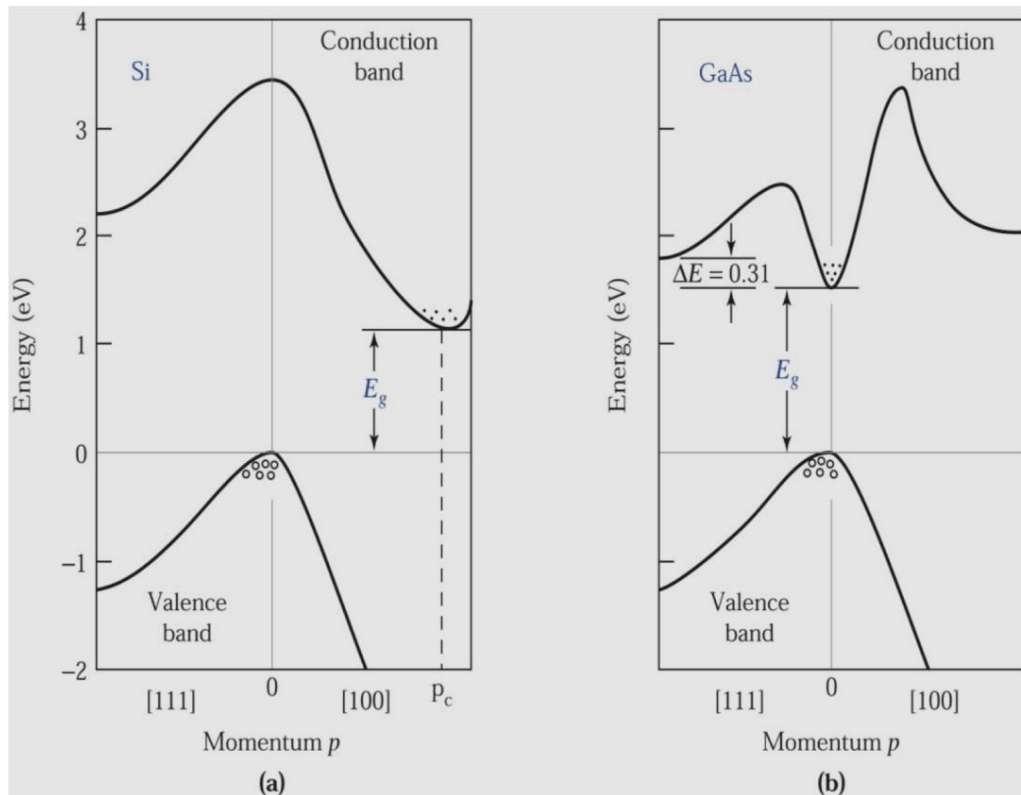
อิเล็กตรอนเคลื่อนที่ในลักษณะต่าง ๆ

ทิศทางทำให้ทั้งสองต่างกัน

รูปแบบศักย์เป็นระยะและ

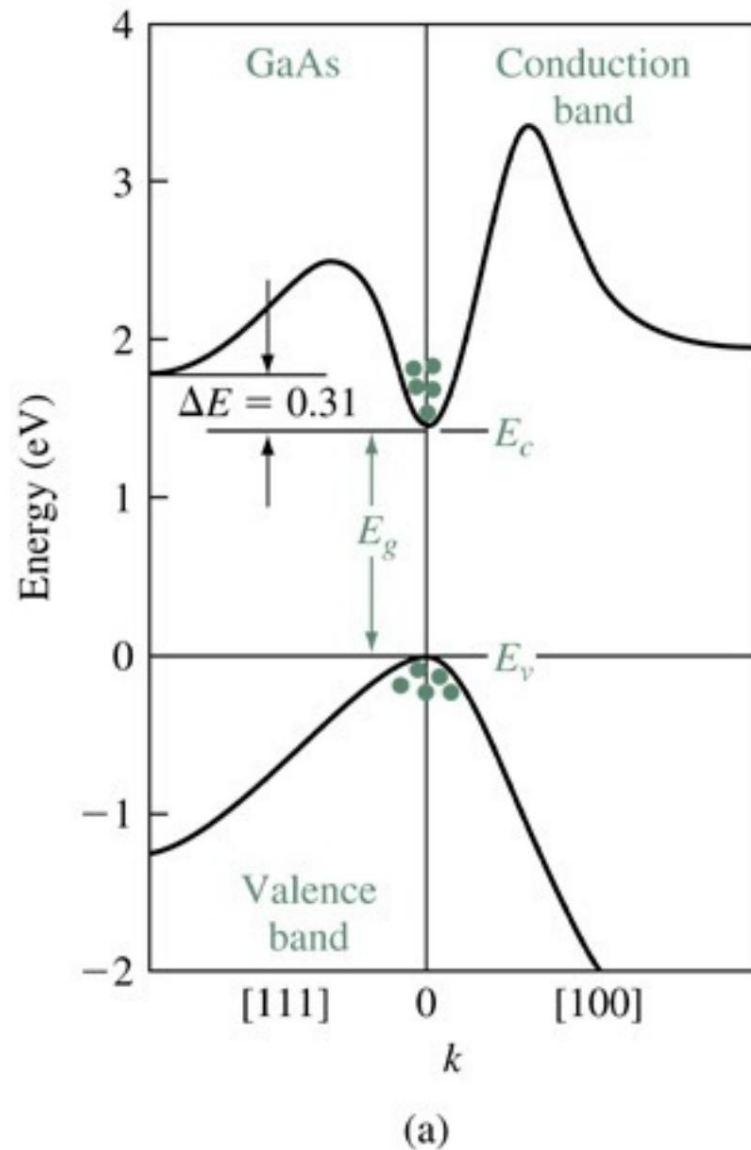
เงื่อนไขขอบเขตอวกาศ  $k$

# แบนด์พลังงาน



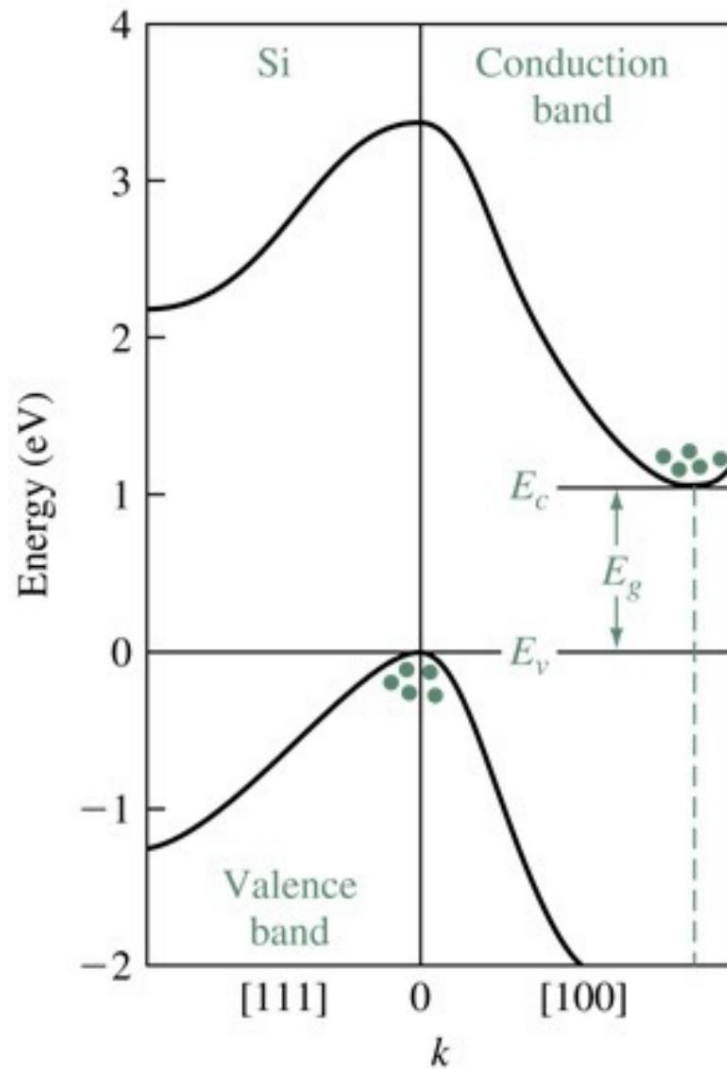
- แผนภาพแถบพลังงานอาจเป็น  
แบ่งสารกึ่งตัวนำออกเป็น 2 ประเภท  
กลุ่มเป็น สารกึ่งตัวนำ **โดยตรง**  
และ สารกึ่งตัวนำทาง **อ้อม**
- โครงสร้างแถบพลังงานของ **Si**  
และ **GaAs** วงกลม ( $^{\circ}$ ) หมายถึง  
รูในแถบวาเลนซ์และ  
จุด ( $\bullet$ ) หมายถึงอิเล็กตรอนใน  
แถบการนำไฟฟ้า

# Energy Bands



- มาพิจารณารูป GaAs  
เป็น สารกึ่งตัวนำโดยตรง ที่มี  
แบนด์แกปโดยตรงเนื่องจากมันไม่ได้  
ต้องมีการเปลี่ยนแปลงโมเมนตัม  
สำหรับการเปลี่ยนผ่านอิเล็กตรอนจาก  
แถบวาเลนซ์ไปที่  
แถบการนำไฟฟ้า

# Energy Bands



(b)

- ไม่เหมือนในกรณีของ Si อิเล็กตรอน  
การเปลี่ยนผ่านจากแถบวาเลนซ์ไปเป็น  
แถบการนำไฟฟ้าไม่ต้องการ  
เป็นเพียงการเปลี่ยนแปลงด้านพลังงานเท่านั้นแต่ยัง  
การเปลี่ยนแปลงโมเมนตัม (เรียกว่า **ทางอ้อม**  
**สารกึ่งตัวนำ**)

# แบนด์พลังงาน

- ความแตกต่างระหว่างแบนด์แก๊ปแบบตรงและแบบอ้อมคือ  
สิ่งสำคัญสำหรับการทำแหล่งกำเนิดแสงเช่น LED หรือ  
เลเซอร์
- แหล่งกำเนิดแสงเหล่านี้ต้องการเซมิคอนดักเตอร์โดยตรง  
การผลิตโฟตอนอย่างมีประสิทธิภาพ

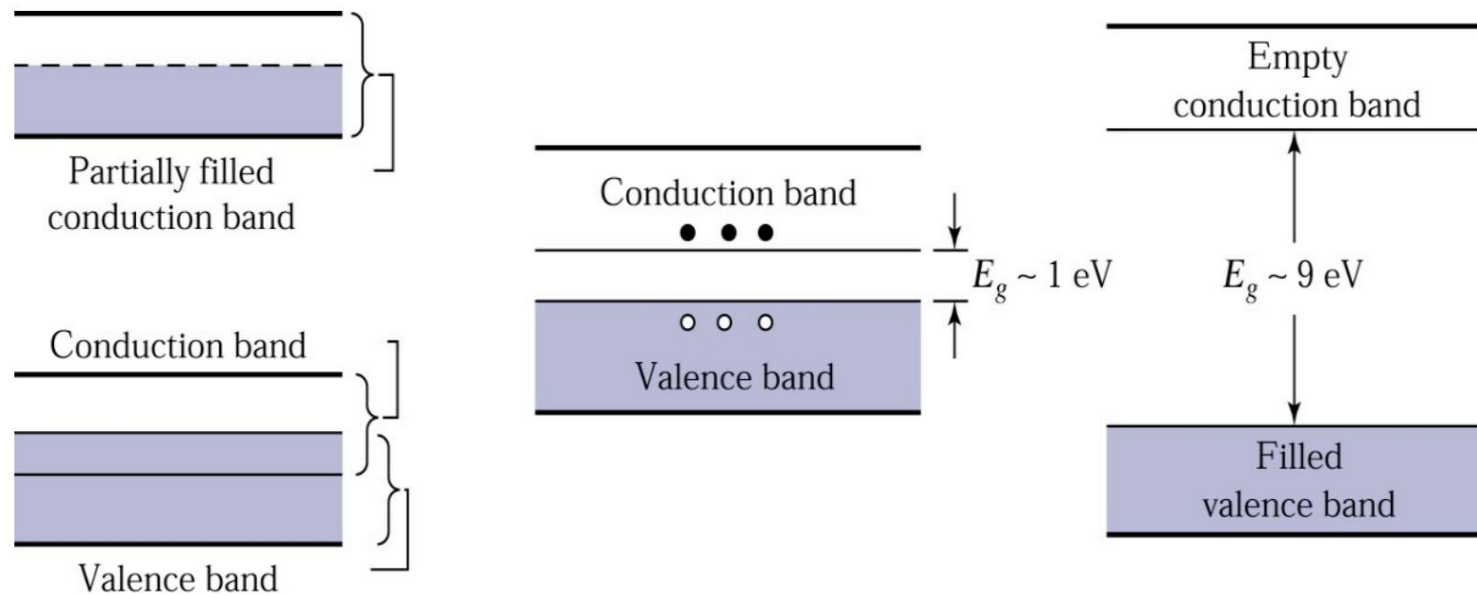


# แบนด์พลังงาน

การนำไฟฟ้าในโลหะ เหล็กกล้า และฉนวน

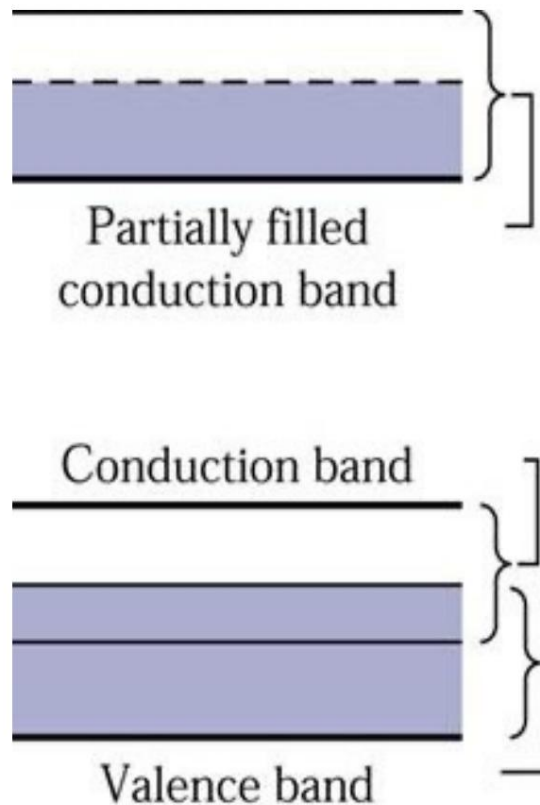
- การนำไฟฟ้าของโลหะ เซมิคอนดักเตอร์  
และฉนวนสามารถอธิบายได้ด้วยแถบพลังงานของมัน
- สิ่งเหล่านี้สามารถทำได้โดยพิจารณาสองสิ่งสูงสุด  
แถบวาเลนซ์ และแถบการนำของวัสดุ
- การยึดครองอิเล็กตรอนของแถบการนำไฟฟ้ากำหนด  
ค่าการนำไฟฟ้าของของแข็ง

# แบนด์พลังงาน



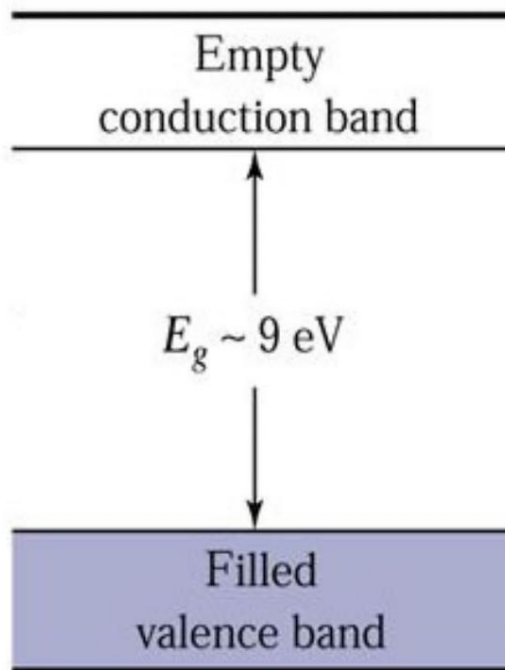
- (ซ้าย) ตัวนำที่มีสองทางเลือก (แถบการนำไฟฟ้าที่เติมบางส่วนที่แสดงในส่วนบนหรือแถบที่ทับซ้อนกันที่แสดงในส่วนล่าง)
- (กลาง) สารกึ่งตัวนำ • (ขวา) ฉนวน

# แบนด์พลังงาน



- โลหะ : อนุญาตให้ครอบครองได้สูงสุด  
แบนด์หรือแถบการนำไฟฟ้าคือ  
เต็มเพียงบางส่วน (เช่น **Cu**) หรือ  
ทับซ้อนกับแถบวาเลนซ์ (เช่น  
**Zn** หรือ Pb) ดังนั้นอิเล็กตรอนจึงเป็น  
มีอิสระที่จะย้ายไปยังระดับพลังงานถัดไป  
โดยมีการใช้พื้นที่ประยุกต์เพียงเล็กน้อย

# แบนด์พลังงาน



- ฉนวน : วาเลนซ์

อิเล็กตรอนสร้างพันธะที่แข็งแกร่ง  
ระหว่างอะตอมข้างเคียงของพวกมัน  
พันธะเหล่านี้ยากที่จะทำลาย

- ดังนั้นแถบวาเลนซ์จึงเต็ม

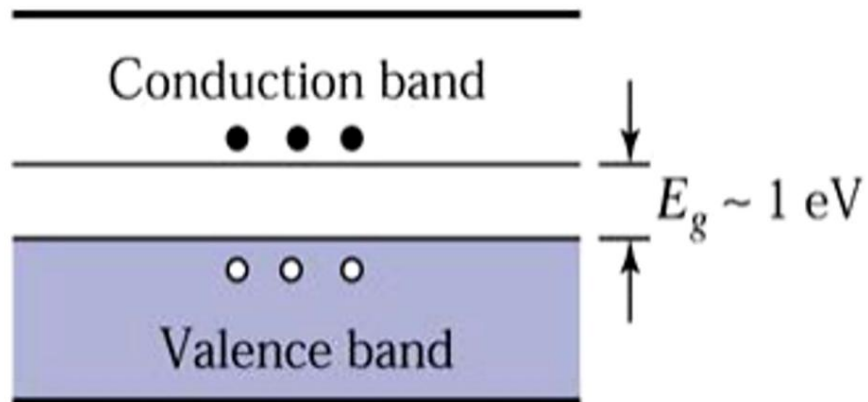
เต็มและแถบการนำไฟฟ้าเป็น

ว่างเปล่าโดยสิ้นเชิง

# แบนด์พลังงาน

- นอกจากนี้ ทั้งสองแบนด์นี้ยังถูกแยกจากกันด้วยแบนด์แก๊ปที่กว้าง
- พลังงานความร้อนหรือพลังงานจากสนามไฟฟ้าที่ใช้คือ  
ไม่เพียงพอที่จะเพิ่มอิเล็กตรอนบนสุดในวาเลนซ์  
แถบขึ้นไปจนถึงแถบการนำไฟฟ้า
- ดังนั้นจึงไม่มีการนำไฟฟ้า —

# แบนด์พลังงาน



- เซมิคอนดักเตอร์: นี่คือ

คล้ายกับฉนวนแต่

แบนด์แกปมีขนาดเล็กกว่ามาก

มากกว่าในกรณีของฉนวน

- เมื่อ  $T = 0 \text{ K}$  อิเล็กตรอนทั้งหมดจะอยู่ในแถบวาเลนซ์และไม่มีอิเล็กตรอนอยู่ในแถบการนำไฟฟ้า

ดังนั้นสารกึ่งตัวนำจึงเป็นตัวนำไฟฟ้าที่ไม่ดีในอุณหภูมิต่ำ ที่อุณหภูมิห้อง อิเล็กตรอนบางส่วนจะถูกกระตุ้นด้วยความร้อนจากแถบวาเลนซ์ไปยังแถบการนำไฟฟ้า

- นอกจากนี้ ยังต้องใช้สนามไฟฟ้าขนาดเล็กเพียงเล็กน้อยเพื่อเคลื่อนย้ายอิเล็กตรอน ส่งผลให้เกิดสภาพนำไฟฟ้า