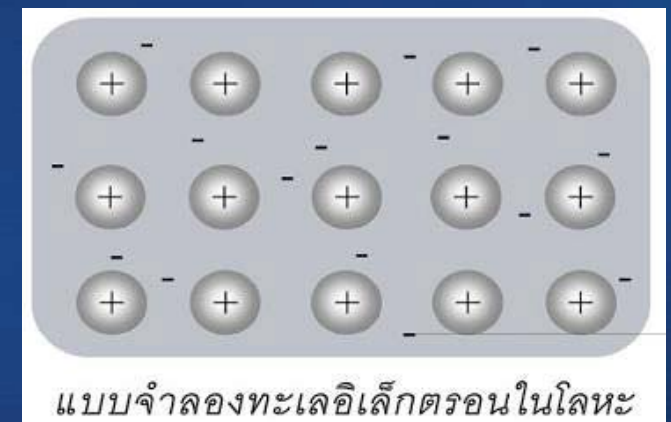


# พันธะโลหะ

พันธะเคมี

**พันธะโลหะ** คือ แรงดึงดูดระหว่างไอออนบวกกับเวเลนซ์อิเล็กตรอนที่เคลื่อนที่รอบ ๆ ก้อนโลหะ เกิดจากอะตอมของโลหะใช้เวเลนซ์อิเล็กตรอนร่วมกัน เวเลนซ์อิเล็กตรอนสามารถเคลื่อนที่ไปทุกอะตอมได้ทั้งทั้งก้อนโลหะ



- อะตอมของโลหะอยู่ในสภาพไอออนบวก
- วาเลนซ์อิเล็กตรอนของโลหะเคลื่อนที่ไปในที่ต่าง ๆ ได้อย่างอิสระ
- อิเล็กตรอนอิสระทำหน้าที่ดึงดูดนิวเคลียสของอะตอมต่าง ๆ เข้าด้วยกัน

# สมบัติของพันธะโลหะ

พันธะโลหะทำให้โลหะมีสมบัติต่างๆ ดังนี้

1. นำไฟฟ้าและความร้อนได้ดี
2. มีจุดเดือด และจุดหลอมเหลวสูง
3. มีลักษณะเป็นเงาและมีความวาวเมื่อถูกแสง
4. สามารถดึงเป็นเส้น ตีเป็นแผ่น หรือบิดงอได้

