

แบบฝึกหัดเรื่อง พันธะโคเวเลนต์

คำชี้แจง: จงเติมคำหรือข้อความที่ถูกต้องลงในช่องว่างให้สมบูรณ์

1. พันธะโคเวเลนต์ (Covalent Bond) เป็นพันธะเคมีที่เกิดขึ้นจากการใช้เวเลนซ์อิเล็กตรอนร่วมกันระหว่างอะตอมของธาตุที่มีค่า สูงด้วยกัน (มักเป็นธาตุอโลหะกับอโลหะ)
2. โมเลกุลของน้ำ (H_2O) มีการใช้อิเล็กตรอนร่วมกันระหว่างธาตุไฮโดรเจนและออกซิเจน ทำให้เกิดพันธะโคเวเลนต์เดี่ยวจำนวน พันธะ
3. แก๊สไนโตรเจน (N_2) อะตอมทั้งสองยึดเหนี่ยวกันด้วยพันธะสาม ซึ่งเกิดจากการใช้อิเล็กตรอนร่วมกันจำนวน คู่
4. สโคเวเลนต์ที่มีการใช้อิเล็กตรอนร่วมกันโดยมาจากอะตอมใดอะตอมหนึ่งเพียงฝ่ายเดียว เรียกว่า พันธะโคเวเลนต์พิกัดโคออร์ดิเนต หรือ
5. สารโคเวเลนต์ส่วนใหญ่มีจุดเดือดและจุดหลอมเหลวค่อนข้าง เนื่องจากแรงยึดเหนี่ยวระหว่างโมเลกุลมีค่าน้อย ยกเว้นสารโครงร่างตาข่าย เช่น เพชร และซิลิคอนไดออกไซด์