



ตอนที่ 1

ให้นักเรียนแสดงเครื่องหมาย ☒ หน้าข้อความที่ถูกต้อง ถ้าข้อความไม่ถูกต้องไม่ต้องแสดงเครื่องหมายใด

- ☐ 1. สูตรโครงสร้างที่ใช้เส้นแทนพันธะระหว่างอะตอมคาร์บอน โดยไม่เขียนสัญลักษณ์ C และ H ที่ติดกับคาร์บอน
- ☐ 2. จุดตัดของเส้นในสูตรโครงสร้างแบบเส้นและมุมแทนอะตอมของ ธาตุไฮโดรเจน
- ☐ 3. โครงสร้างแบบเส้นและมุม จะไม่เขียนสัญลักษณ์ C และ H ที่ติดกับคาร์บอน
- ☐ 4. อะตอมที่ต้องเขียน คือ อะตอมที่ไม่ใช่คาร์บอนและไฮโดรเจนที่ติดกับคาร์บอน เช่น O N Cl Br F I S
- ☐ 5. พันธะสาม ใช้เวเลนซ์อิเล็กตรอนร่วมกัน 3 คู่ มีทั้งหมด 3 อิเล็กตรอน

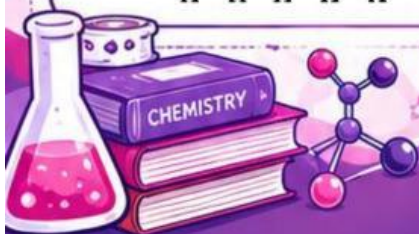
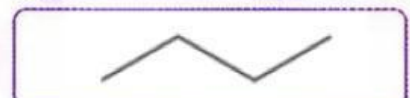
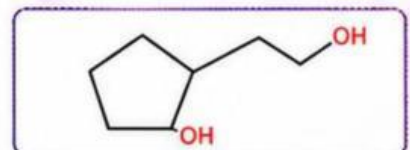
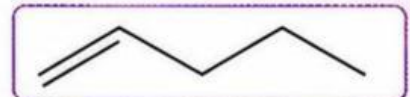
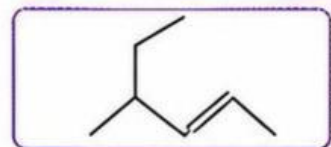
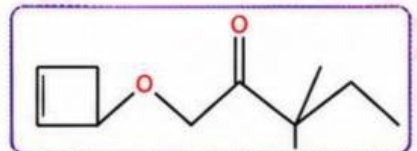
ตอนที่ 2

จงจับคู่สูตรโครงสร้างแบบเส้นและมุมของสารประกอบอินทรีย์ จากสูตรโครงสร้างแบบย่อและสูตรโครงสร้างแบบลิวอิสของสารประกอบอินทรีย์ที่กำหนดให้ถูกต้อง โดยลากกล่องด้านขวามือมาวางในตารางให้สัมพันธ์กัน

สูตรโครงสร้าง	สูตรโครงสร้างแบบเส้นและมุม
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	
$\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_3$	
$\text{CH}_2=\text{CH}(\text{CH}_2)_2\text{CH}_3$	



เลือก
ให้ถูกต้อง
นะคะ



Chemistry