

ชื่อ..... ชั้น..... เลขที่.....

แบบฝึกหัด เรื่อง การเขียนสูตรโครงสร้างแบบเส้นและมุม

ตอนที่ 1 จากข้อความดังกล่าว ถ้านักเรียนเห็นด้วย ให้เลือกเครื่องหมาย ✓ ถ้าไม่เห็นด้วย ไม่ต้องใส่เครื่องหมายใดๆ

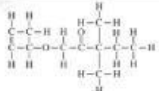
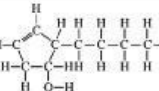
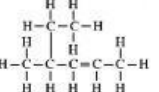
.....1. สูตรโครงสร้างแบบเส้นและมุมคือ สูตรโครงสร้างที่ใช้เส้นแทนพันธะระหว่างอะตอมคาร์บอน โดยไม่เขียนสัญลักษณ์ C และ H ที่ต่อกับคาร์บอน เพื่อให้แสดงโครงสร้างของสารอินทรีย์ได้กระชับและเข้าใจง่าย

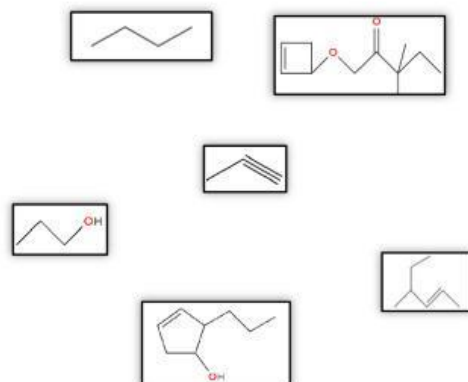
.....2. จุดตัดของเส้นในสูตรโครงสร้างแบบเส้นและมุมแทนอะตอม คือ อะตอมไฮโดรเจน

.....3. อะตอมที่ต้องเขียนแสดงในสูตรโครงสร้างแบบเส้นและมุม คือ อะตอมที่ไม่ใช่คาร์บอนและไฮโดรเจนที่ต่อกับคาร์บอน เช่น O N Cl Br F I S

.....4. สูตรโครงสร้างแบบเส้นและมุมมีจุดประสงค์ในการเขียนเพื่อแสดงโครงสร้างของสารอินทรีย์ให้กระชับและเข้าใจง่าย

ตอนที่ 2 จงจับคู่สูตรโครงสร้างแบบเส้นและมุมของสารประกอบอินทรีย์ จากสูตรโครงสร้างแบบย่อของสารประกอบอินทรีย์และสูตรโครงสร้างแบบลิวอิสของสารประกอบอินทรีย์ที่กำหนดให้ถูกต้อง โดยลากกล่องด้านขวามือมาวางในตารางให้สัมพันธ์กัน

สูตรโครงสร้าง	สูตรโครงสร้างแบบเส้นและมุม
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	
$\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CH}$	
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	
	
	
	



ตอนที่ 3 วิเคราะห์โครงสร้างของสารประกอบอินทรีย์ แล้วเลือกคำตอบที่ถูกต้อง โดยกดยกคำตอบที่ช่อง

3.1 กำหนดสูตรโครงสร้างแบบเส้นและมุม



ก. มีคาร์บอนทั้งหมด.....อะตอม มีไฮโดรเจนทั้งหมด.....อะตอม

ข. เป็นโซ่ตรง หรือ โซ่กิ่ง

ค. มีกิ่ง จำนวน.....กิ่ง

ง. เมื่อนำมาเขียนเป็นสูตรโครงสร้างแบบเส้นและมุม มีจุดตัดทั้งหมด.....จุด

3.2 กำหนดสูตรโครงสร้างแบบเส้นและมุม



ก. มีคาร์บอนทั้งหมด.....อะตอม มีไฮโดรเจนทั้งหมด.....อะตอม

ข. เป็นโซ่ตรง หรือ โซ่กิ่ง

ค. มีกิ่ง จำนวน.....กิ่ง

ง. เมื่อนำมาเขียนเป็นสูตรโครงสร้างแบบเส้นและมุม ต้องมีจุดตัดทั้งหมด.....จุด