

ชื่อ-นามสกุล.....ชั้น.....เลขที่.....

แบบฝึกหัดเรื่อง รูปร่างและมุมระหว่างพันธะของโมเลกุลสารโคเวเลนต์

คำชี้แจง : จงระบุจำนวนพันธะล้อมรอบอะตอมกลาง (กำหนดให้ พันธะคู่และพันธะสามเท่ากับ 1 พันธะ) จำนวนอิเล็กตรอนคู่โดดเดี่ยวของอะตอมกลาง สูตรทั่วไป ตามทฤษฎี VSEPR Theory และบอกรูปร่างและขนาดมุมระหว่างพันธะของโมเลกุลสารโคเวเลนต์ที่กำหนดให้

ลำดับที่	สูตรเคมี	จำนวนพันธะ	จำนวนอิเล็กตรอนคู่โดดเดี่ยว	สูตรทั่วไป	รูปร่างโมเลกุล (ภาษาไทย)	ขนาดมุมระหว่างพันธะ (องศา)
1	H ₂ O					
2	CO ₂					
3	SO ₂					
4	XeF ₂					
5	BF ₃					
6	ClF ₃					
7	NH ₃					
8	CH ₄					
9	SF ₄					
10	XeF ₄					
11	BrF ₅					
12	PCl ₅					
13	SF ₆					
14	COH ₂					

*ขนาดมุมระหว่างพันธะ หากมีค่ามากกว่า 1 ค่า ให้พิมพ์เรียงลำดับจากน้อยไปหามาก และใช้เครื่องหมาย , คั่นกลาง