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_2O					
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 ให้พิมเรียงลำดับจากน้อยไปหามาก และใช้เครื่องหมาย , คั่นกลาง

LIVEWORKSHEETS