

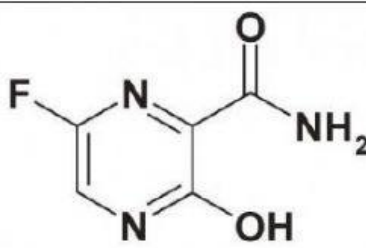
ชื่อ-สกุล..... ชั้น..... เลขที่.....

แบบฝึกเรื่องพันธะเคมี

1. พันธะโคเวเลนต์ คือ.....
2. พันธะไอออนิก คือ.....
3. ให้นักเรียนจำแนกสารประกอบโคเวเลนต์ และสารประกอบไอออนิก จากสูตรของสารที่กำหนดให้ต่อไปนี้

สารประกอบโคเวเลนต์			สารประกอบไอออนิก	
1. NaCl	2. H ₂ O	3. CH ₄	4. CaCO ₃	5. C ₆ H ₁₂ O ₆
6. Al ₂ O ₃	7. CH ₄ N ₂ O	8. Mg(CO ₃) ₂	9. N ₂	10. CuSO ₄

4. จากสูตรโครงสร้างแบบลิวอิสให้นักเรียนตอบคำถามต่อไปนี้

	ชนิดของพันธะ	จำนวน	การใช้อิเล็กตรอนร่วมกัน (ตอบเป็นคู่)
	พันธะเดี่ยว		
		4	
		-	3

5. สารที่กำหนดให้ต่อไปนี้สารใดเป็นสารมีขั้ว และไม่มีขั้ว

สูตรเคมี	ความมีขั้ว (ตอบ มีขั้ว หรือ ไม่มีขั้ว)
Cl ₂	
HBr	
CO	
N ₂	

6. เขียนสูตรเคมีของสารประกอบไอออนิกที่กำหนดให้

ไอออนบวก	ไอออนลบ	สูตรเคมี
Na ⁺	OH ⁻	
Ca ²⁺	Cl ⁻	
Al ³⁺	CO ₃ ²⁻	
NH ₄ ⁺	Br ⁻	