ชื่อ-สกุล..... ชั้น..... เลขที่.....

แบบฝึกเรื่องพันธะเคมี

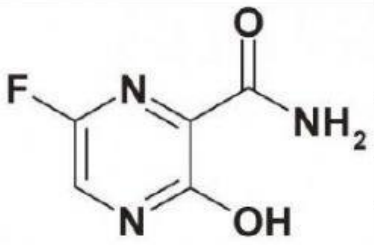
1. พันธะโคเวเลนซ์ คือ.....

2. พันธะไอออนิก คือ.....

3. ให้นักเรียนจำแนกสารประกอบโคเวเลนต์ และสารประกอบไอออนิก จากสูตรของสารที่กำหนดให้ต่อไปนี้

สารประกอบโคเวเลนต์			สารประกอบไอออนิก	
1. NaCl	2. H_2O	3. CH_4	4. $CaCO_3$	5. $C_6H_{12}O_6$
6. Al_2O_3	7. CH_4N_2O	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. เขียนสูตรเอมพิริคัลของสารประกอบไอออนิกที่กำหนดให้

ไอออนบวก	ไอออนลบ	สูตรเอมพิริคัล
Na^+	OH^-	
Ca^{2+}	Cl^-	
Al^{3+}	CO_3^{2-}	
NH_4^+	Br^-	

LIVEWORKSHEETS