

แบบฝึกหัด เรื่อง พันธะไอออนิก

ชื่อสกุล

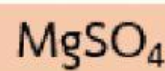
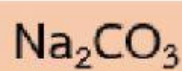
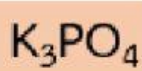
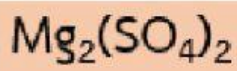
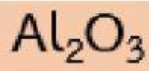
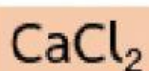
เลขที่

ชั้น

1. จงอธิบายการเกิดพันธะไอออนิก



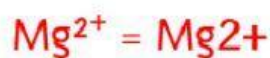
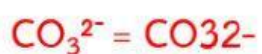
2. จงลากสูตรเคมีของสารประกอบไอออนิกที่กำหนดให้ไปใส่ในช่องให้ถูกต้อง



ไอออนบวก	ไอออนลบ	สูตรเคมี
Na^+	CO_3^{2-}	
K^+	PO_4^{3-}	
Mg^{2+}	SO_4^{2-}	
Ca^{2+}	Cl^-	
Al^{3+}	O^{2-}	

3. จงเลือกไอออนที่เป็นองค์ประกอบของสารประกอบไอออนิกต่อไปนี้

คำชี้แจง: เนื่องจากเลขห้อยและเลขยกกำลังไม่สามารถเขียนได้ ให้นักเรียนเข้าใจวิธีการตอบ ดังตัวอย่างที่ยกให้ดู



สูตรเคมี	ไอออนบวก	ไอออนลบ
$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$		
CaO		
KCl		
$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$		
Na_3PO_4		