แบบฝึกหัด เรื่อง พันธะไอออนิก

ชื่อสกุล	เลขที่	ชั้น

1. จงอธิบายการเกิดพันธะไอออนิก



2. จงลากสูตรเอมพิริคัลของสารประกอบไอออนิกที่กำหนดให้ไปใส่ในช่องให้ถูกต้อง

$CaCl_2$ Al_2O_3 $Mg_2(SO_4)_2$ K_3PO_4 Na_2CO_3 $MgSO_4$

ไอออนบวก	ไอออนลบ	สูตรเอมพิริคัล
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

CO_3^{2-} = CO32- Mg^{2+} = Mg2+

สูตรเอมพิริคัล	ไอออนบวก	ไอออนลบ
$Al_2(SO_4)_3$		
CaO		
KCl		
$(NH_4)_2CO_3$		
Na_3PO_4		

LIVEWORKSHEETS