

แบบฝึกหัด เรื่อง พันธะไอออนิก

ชื่อสกุล

เลขที่

ชั้น

1. จงอธิบายการเกิดพันธะไอออนิก



2. จงลากสูตรเคมีของสารประกอบไอออนิกที่กำหนดให้ไปใส่ในช่องให้ถูกต้อง

CaCl₂

Al₂O₃

Mg₂(SO₄)₂

K₃PO₄

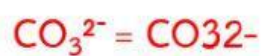
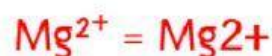
Na₂CO₃

MgSO₄

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
Al ₂ (SO ₄) ₃		
CaO		
KCl		
(NH ₄) ₂ CO ₃		
Na ₃ PO ₄		