



ใบกิจกรรมที่ 3.1

เรื่อง การเขียนสูตรเคมี และการอ่านชื่อของสารประกอบไอออนิก

1. ให้นักเรียนระบุจำนวนประจุของไอออนที่ใช้ในการแลกเปลี่ยนเพื่อสร้างพันธะไอออนิก

ตัวอย่าง

สูตรสารประกอบไอออนิก	ไอออนบวก	ไอออนลบ
NaCl	Na^+	Cl^-

สูตรสารประกอบไอออนิก	ไอออนบวก	ไอออนลบ
1.1 NaF		
1.2 CaCl_2		
1.3 MgO		
1.4 K_2S		
1.5 SrO		

2. จงเขียนสูตรของสารประกอบไอออนิกต่อไปนี้

- 2.1 โพแทสเซียมกับคลอรีน =
2.2 แคลเซียมกับไฮดรอกไซด์ =
2.3 ซีเซียมกับกำมะถัน =
2.4 อะลูมิเนียมคาร์บอเนต =
2.5 แคลเซียมฟอสเฟต =

3. จงเรียกชื่อสารประกอบต่อไปนี้

- 3.1 BaSO_4 =
3.2 MnO =



ชื่อ-สกุล.....ชั้น.....เลขที่.....