



### ใบกิจกรรมที่ 3.1

#### เรื่อง การเขียนสูตรเคมี และการอ่านชื่อของสารประกอบไอออนิก

1. ให้นักเรียนระบุจำนวนประจุของไอออนที่ใช้ในการแลกเปลี่ยนเพื่อสร้างพันธะไอออนิก

##### ตัวอย่าง

| สูตรสารประกอบไอออนิก | ไอออนบวก      | ไอออนลบ       |
|----------------------|---------------|---------------|
| NaCl                 | $\text{Na}^+$ | $\text{Cl}^-$ |

| สูตรสารประกอบไอออนิก     | ไอออนบวก | ไอออนลบ |
|--------------------------|----------|---------|
| 1.1 NaF                  |          |         |
| 1.2 $\text{CaCl}_2$      |          |         |
| 1.3 MgO                  |          |         |
| 1.4 $\text{K}_2\text{S}$ |          |         |
| 1.5 SrO                  |          |         |

2. จงเขียนสูตรของสารประกอบไอออนิกต่อไปนี้

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

3. จงเรียกชื่อสารประกอบต่อไปนี้

- 3.1  $\text{BaSO}_4$  = .....  
3.2  $\text{AgNO}_3$  = .....



ชื่อ-สกุล.....ชั้น.....เลขที่.....