

ชื่อ-สกุลเลขที่ห้อง

แบบฝึกหัด เรื่อง การเขียนสูตร การเรียกชื่อสารประกอบไอออนิก

1. จงเขียนสูตรสารประกอบไอออนิกที่เกิดจากการรวมตัวระหว่างไอออนบวกกับไอออนลบ ที่กำหนดให้ต่อไปนี้

ไอออนลบ ไอออนบวก	F^-	S^{2-}	NO_3^-	SO_4^{2-}	PO_4^{3-}
Na^+					
Ba^{2+}					
Al^{3+}					
Ag^+					
Cu^+					
Cu^{2+}					
Cr^{3+}					
NH_4^+					

2. จงเขียนสูตรของสารประกอบไอออนิกที่เกิดจากการรวมตัวระหว่างธาตุต่อไปนี้

- 2.1 โพแทสเซียม กับ คลอรีน
- 2.2 แคลเซียม กับ ไอโอดีน
- 2.3 สทรอนเซียม กับ ออกซิเจน
- 2.4 ซีเซียม กับ กำมะถัน
- 2.5 อะลูมิเนียม กับ ไฮโดรเจน

3. จงเขียนสูตรของสารประกอบต่อไปนี้

- ก. เลด(II) ไนเตรต
- ข. แคลเซียมฟอสเฟต
- ค. อะลูมิเนียมคาร์บอเนต
- ง. โครเมียม(III) คลอไรด์

4. จงเรียกชื่อสารประกอบไอออนิกต่อไปนี้

สารประกอบ	การเรียกชื่อ	สารประกอบ	การเรียกชื่อ
KCN		$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	
K_2O		$\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$	
Cu_2O		NH_4Cl	
NaNO_2		FeCl_3	
NaHCO_3		AgNO_3	
ZnS		BaSO_4	
CuCO_3		Fe_2O_3	
NH_4CN		CoCl_2	