

ชื่อ.....นามสกุล.....รหัสประจำตัว.....

สอบย่อยครั้งที่ 2

1. จงเขียนสูตรอย่างง่ายของสารประกอบไอออนิกต่อไปนี้ พร้อมทั้งอ่านชื่อให้ถูกต้อง (8 คะแนน)

1.1 Cu^{2+} กับ CO_3^{2-} อ่านว่า.....

1.2 Ca^{2+} กับ NO_3^- อ่านว่า.....

1.3 Mg กับ O อ่านว่า.....

1.4 K^+ กับ $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ อ่านว่า.....

2. จงเขียนโครงสร้างแบบจุด แบบเส้น ของ BF_3 (B อยู่หมู่ 3, F อยู่หมู่ 7) (EN ของ B = 2.04, F = 3.98) (2 คะแนน)

ชื่อ.....นามสกุล.....รหัสประจำตัว.....

การอ่านชื่อ anion ให้เปลี่ยนคำลงท้ายเป็น -ide เช่น

O = ออกซิเจน = ออกไซด์ , Cl = คลอรีน = คลอไรด์, H = ไฮโดรเจน = ไฮไดรด์
 Br = โบรมีน = โบรไมด์, N = ไนโตรเจน = ไนไตรต์, F = ฟลูออรีน = ฟลูออไรด์
 P = ฟอสฟอรัส = ฟอสไฟด์

Al ³⁺	อะลูมิเนียมไอออน	Hg ⁺	เมอร์คิวรี(I)ไอออน
Ba ²⁺	แบเรียมไอออน	Hg ²⁺	เมอร์คิวรี(II)ไอออน
Cu ⁺	คอปเปอร์(I)ไอออน	Ag ⁺	ซิลเวอร์(I)ไอออน
Cu ²⁺	คอปเปอร์(II)ไอออน	Zn ²⁺	ซิงค์(II)ไอออน
Li ⁺	ลิเทียมไอออน	Fe ²⁺	ไอรอน(II)ไอออน
Mg ²⁺	แมกนีเซียมไอออน	Fe ³⁺	ไอรอน(III)ไอออน
O ²⁻	ออกไซด์ไอออน	Co ²⁺	โคบอลต์(II)ไอออน
S ²⁻	ซัลไฟด์ไอออน	Pb ²⁺	เลด(II)ไอออน

ไอออน	อ่านว่า	ไอออน	อ่านว่า
NH ₄ ⁺	แอมโมเนียมไอออน	ClO ₃ ⁻	คลอเรตไอออน
OH ⁻	ไฮดรอกไซด์ไอออน	ClO ₄ ⁻	เปอร์คลอเรตไอออน
NO ₃ ⁻	ไนเตรตไอออน	Cr ₂ O ₇ ²⁻	ไดโครเมตไอออน
NO ₂ ⁻	ไนไตรต์ไอออน	CrO ₄ ²⁻	โครเมตไอออน
SO ₃ ²⁻	ซัลไฟต์ไอออน	MnO ₄ ²⁻	แมงกานีสไอออน
SO ₄ ²⁻	ซัลเฟตไอออน	MnO ₄ ⁻	เปอร์แมงกานีสไอออน
CO ₃ ²⁻	คาร์บอเนตไอออน	CN ⁻	ไซยาไนด์ไอออน
PO ₄ ³⁻	ฟอสเฟตไอออน	HSO ₃ ⁻	ไฮโดรเจนซัลไฟต์ไอออน
SCN ⁻	ไทโอไซยาเนตไอออน	HSO ₄ ⁻	ไฮโดรเจนซัลเฟตไอออน
HCO ₃ ⁻	ไฮโดรเจนคาร์บอเนตไอออน	S ₂ O ₃ ²⁻	ไทโอซัลเฟตไอออน
HPO ₄ ²⁻	ไฮโดรเจนฟอสเฟตไอออน	CH ₃ COO ⁻	แอซิเตตไอออน
H ₂ PO ₄ ⁻	ไดไฮโดรเจนฟอสเฟตไอออน	PO ₃ ³⁻	ฟอสไฟต์ไอออน
BO ₃ ²⁻	โบเรตไอออน	Fe(CN) ₆ ³⁻	เฮกซะไซยาโนเฟอร์เรต(III)