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 $Cr_2O_7^{2-}$ .....อ่านว่า.....

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

LIVEWORKSHEETS

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

การอ่านชื่อ anion ให้เปลี่ยนคำลงท้ายเป็น –ide เช่น

O = ออกซิเจน = ออกไซด์ , Cl = คลอรีน = คลอไรด์, H = ไฮโดรเจน = ไฮไดรด์

Br = โบรมีน = โบรไมด์ , N = ไนโตรเจน = ไนไตรด์ , F = ฟลูออรีน = ฟลูออไรด์

P = ฟอสฟอรัส = ฟอสไฟด์

Al^{3+}	อะลูมิเนียมไอออน	Hg^{+}	เมอร์คิวรี(I)ไอออน
Ba^{2+}	แบเรียมไอออน	Hg^{2+}	เมอรคิวรี(II)ไอออน
Cu^{+}	คอปเปอร์(I)ไอออน	Ag^{+}	ซิลเวอร์(I)ไอออน
Cu^{2+}	คอปเปอร์(II)ไอออน	Zn^{2+}	ซิงค์(II)ไอออน
Li^{+}	ลิเทียมไอออน	Fe^{2+}	ไอร์ออน(II)ไอออน
Mg^{2+}	แมกนีเซียมไอออน	Fe^{3+}	ไอร์ออน(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	$Cr_2O_7^{2-}$	ไดโครเมตไอออน
NO_2^-	ไนไตรต์ไอออน	CrO_4^{2-}	โครเมตไอออน
SO_3^{2-}	ซัลไฟต์ไอออน	MnO_4^{2-}	แมงกาเนตไอออน
SO_4^{2-}	ซัลเฟตไอออน	MnO_4^-	เปอร์แมงกาเนตไอออน
CO_3^{2-}	คาร์บอเนตไอออน	CN^-	ไซยาไนด์ไอออน
PO_4^{3-}	ฟอสเฟตไอออน	HSO_3^-	ไฮโดรเจนซัลไฟต์ไอออน
SCN^-	ไทโอไซยาเนตไอออน	HSO_4^-	ไฮโดรเจนซัลเฟตไอออน
HCO_3^-	ไฮโดรเจนคาร์บอเนตไอออน	$S_2O_3^{2-}$	ไทโอซัลเฟตไอออน
HPO_4^{2-}	ไฮโดรเจนฟอสเฟตไอออน	CH_3COO^-	แอซีเตตไอออน
$H_2PO_4^-$	ไดไฮโดรเจนฟอสเฟตไอออน	PO_3^{3-}	ฟอสไฟต์ไอออน
BO_3^{2-}	โบเรตไอออน	$Fe(CN)_6^{3-}$	เฮกซะไซยาโนเฟอเรต(III)

LIVEWORKSHEETS