

ใบงาน

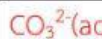
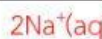
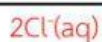
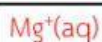
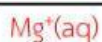
เรื่อง สารประกอบไอออนิกและสารประกอบไอออนิกสุทธิ

ตัวอย่าง จงเติมคำในช่องว่างให้สมบูรณ์

1. $\text{AgNO}_3(\text{s})$ เมื่อละลายน้ำจะได้ $\text{Ag}^+(\text{aq})$ และ $\text{NO}_3^-(\text{aq})$
2. $\text{NaCl}(\text{s})$ เมื่อละลายน้ำจะได้ $\text{Na}^+(\text{aq})$ และ $\text{Cl}^-(\text{aq})$
3. เมื่อนำสารละลาย AgNO_3 ผสมกับ สารละลาย NaCl สามารถเขียนสมการไอออนิกได้ ดังนี้

$$\text{Ag}^+(\text{aq}) + \text{NO}_3^-(\text{aq}) + \text{Na}^+(\text{aq}) + \text{Cl}^-(\text{aq}) \longrightarrow \text{AgCl}(\text{s}) + \text{NO}_3^-(\text{aq}) + \text{Na}^+(\text{aq})$$
4. จากสมการไอออนิกในข้อ 3 สามารถเขียนสมการไอออนิกสุทธิได้ ดังนี้

$$\text{Ag}^+(\text{aq}) + \text{Cl}^-(\text{aq}) \longrightarrow \text{AgCl}(\text{s})$$



จงเติมคำในช่องว่างให้สมบูรณ์ (10 คะแนน)

1. $\text{MgCl}_2(\text{s})$ เมื่อละลายน้ำจะได้ และ
2. $\text{Na}_2\text{CO}_3(\text{s})$ เมื่อละลายน้ำจะได้ และ
3. เมื่อนำสารละลาย AgNO_3 ผสมกับ สารละลาย KI สามารถเขียนสมการไอออนิกได้ ดังนี้

$$\text{Ag}^+(\text{aq}) + 2\text{Cl}^-(\text{aq}) + \text{K}^+(\text{aq}) + \text{I}^-(\text{aq}) \longrightarrow \text{AgI}(\text{s}) + \text{K}^+(\text{aq}) + 2\text{Na}^+(\text{aq})$$
4. จากสมการไอออนิกในข้อ 3 สามารถเขียนสมการไอออนิกสุทธิได้ ดังนี้

$$\text{Mg}^+(\text{aq}) + \text{CO}_3^{2-}(\text{aq}) \longrightarrow \text{MgCO}_3(\text{s})$$