ชื่อ.....นามสกุล.....ชั้น.....เลขที่.....

ใบงาน
เรื่อง สารประกอบไอออนิกและสารประกอบไอออนิกสุทธิ

ตัวอย่าง จงเติมคำในช่องว่างให้สมบูรณ์

1. $AgNO_3(s)$ เมื่อละลายน้ำจะได้ $Ag^+(aq)$ และ $NO_3^-(aq)$
2. $NaCl(s)$ เมื่อละลายน้ำจะได้ $Na^+(aq)$ และ $Cl^-(aq)$
3. เมื่อนำสารละลาย $AgNO_3$ ผสมกับ สารละลาย NaCl สามารถเขียนสมการไอออนิกได้ ดังนี้

   $Ag^+(aq) + NO_3^-(aq) + Na^+(aq) + Cl^-(aq) \longrightarrow AgCl(s) + NO_3^-(aq) + Na^+(aq)$
4. จากสมการไอออนิกในข้อ 3 สามารถเขียนสมการไอออนิกสุทธิได้ ดังนี้

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

$Mg^+(aq)$	$Mg^+(aq)$	$2Cl^-(aq)$	$2Cl^-(aq)$	$MgCO_3(s)$
$2Na^+(aq)$	$2Na^+(aq)$	$CO_3^{2-}(aq)$	$CO_3^{2-}(aq)$	$MgCO_3(s)$

จงเติมคำในช่องว่างให้สมบูรณ์ (10 คะแนน)

1. $MgCl_2(s)$ เมื่อละลายน้ำจะได้ [ ] และ [ ]
2. $Na_2CO_3(s)$ เมื่อละลายน้ำจะได้ [ ] และ [ ]
3. เมื่อนำสารละลาย $AgNO_3$ ผสมกับ สารละลาย KI สามารถเขียนสมการไอออนิกได้ ดังนี้

   [ ] + $2Cl^-(aq)$ + [ ] + [ ] $\longrightarrow$ [ ] + [ ] + $2Na^+(aq)$
4. จากสมการไอออนิกในข้อ 3 สามารถเขียนสมการไอออนิกสุทธิได้ ดังนี้

   $Mg^+(aq) + CO_3^{2-}(aq) \longrightarrow$ [ ]

LIVEWORKSHEETS