แบบฝึกหัด การเขียนสมการไอออนิก

ชื่อ-นามสกุล.....ชั้น.....เลขที่.....

1. สารชนิดใดไม่ละลายน้ำ (เลือก ✓ เมื่อละลายน้ำและเลือกไม่ใส่เครื่องหมายเมื่อไม่ละลายน้ำ)

KCl	Na_2SO_4	$CaSO_4$
$BaCO_3$	$Mg(OH)_2$	$MgSO_4$
$AgNO_3$	$BaCl_2$	$NaHCO_3$

2. สารละลายที่กำหนดให้คู่ใดที่ผสมกันแล้วเกิดตะกอน ให้เลือกลงในช่องที่กำหนด(เรียงลำดับตามเลขข้อ) และเขียนสมการทั้ง 3 ประเภท พร้อมระบุชื่อของตะกอนที่เกิดขึ้น

1) LiCl กับ $AgNO_3$

2) NH_4Cl กับ $Ca(OH)_2$

3) KI กับ $Pb(NO_3)_2$

4) Na_3PO_4 กับ $MgCl_2$

สารผสมคู่ที่ 1 .....

สมการโมเลกุล : ..... →

สมการไอออนิก : ..... →

สมการไอออนิกสุทธิ : ..... →

ชื่อของตะกอน : .....

สารผสมคู่ที่ 2 .....

สมการโมเลกุล : ..... →

สมการไอออนิก : ..... →

สมการไอออนิกสุทธิ : ..... →

ชื่อของตะกอน : .....

สารผสมคู่ที่ 3 .....

สมการโมเลกุล : ..... →

สมการไอออนิก : ..... →

สมการไอออนิกสุทธิ : ..... →

ชื่อของตะกอน : .....

LIVEWORKSHEETS