แบบทดสอบรายวิชา ว30221 เคมี1 บทที่ 3 พันธะเคมี

เรื่อง สมการไอออนิกและสมการไอออนิกสุทธิ

ชื่อ-นามสกุล.....**ชั้น ม. 4/**..... **เลขที่**.....

จงเลือกข้อความที่ถูกต้องแล้วเติมลงในช่องว่างข้อ 1-10

$H_2(g) + F_2(g) \rightarrow 2HF_{(g)}$

$MgSO_4 + BaCl_2$

เมื่อหลอมเหลวจะแตกตัวเป็นไอออนและนำไฟฟ้าได้

แลตทิช

$BaCO_3$

$3Mg^{2+}_{(aq)} + 2PO_4^{\ 2-}{}_{(aq)} \longrightarrow Mg_3(PO_4)_2$

$LiCl + AgNO_3$

$BaCl_2$

$CCl_4(l) \rightarrow C_{(s)} + 2Cl_2(g)$

$Pb^{2+}_{(aq)} + 2I^{-}_{(aq)} \rightarrow PbI_2(s)$

1. สมบัติของสารประกอบไอออนิก.....

2. ปฏิกิริยาคายพลังงาน.....

3. ปฏิกิริยาดูดพลังงาน.....

4. ปฏิกิริยา $Pb(NO_3)_{2\,(aq)} + KI_{\,(aq)} \longrightarrow PbI_{2\,(s)} + KNO_{3(aq)}$

สมการไอออนิกสุทธิ คือ.....

5. ปฏิกิริยา $2Na_3PO_{4\,(aq)} + 3MgCl_{2(aq)} \longrightarrow Mg_3(PO_4)_{2\,(s)} + 6NaCl_{(aq)}$

สมการไอออนิกสุทธิ คือ.....

6. สารประกอบไอออนิกที่ละลายน้ำ.....

7. สารประกอบไอออนิกที่ไม่ละลายน้ำ.....

8. สารประกอบไอออนิกที่ทำปฏิกิริยากันแล้วได้ตะกอน $BaSO_4$ .....

9. สารประกอบไอออนิกที่ทำปฏิกิริยากันแล้วได้ตะกอน AgCl .....

10. น้ำอุณหภูมิ 28 °C เมื่อเติม KBr ลงในน้ำอุณหภูมิลดลงเหลือ 24 °C เกิดพลังงาน.....

LIVEWORKSHEETS