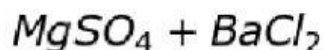
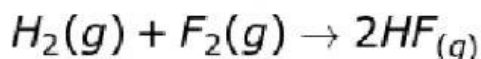


แบบทดสอบรายวิชา ว30221 เคมี1 บทที่ 3 พันธะเคมี

เรื่อง สมการไอออนิกและสมการไอออนิกสุทธิ

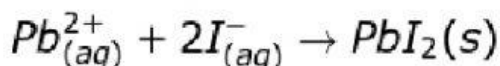
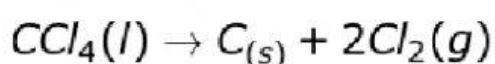
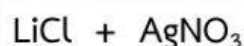
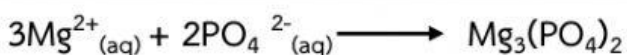
ชื่อ-นามสกุล.....ชั้น ม. 4/..... เลขที่.....

จงเลือกข้อความที่ถูกต้องแล้วเติมลงในช่องว่างข้อ 1-10



เมื่อหลอมเหลวจะแตกตัวเป็นไอออนและนำไฟฟ้าได้

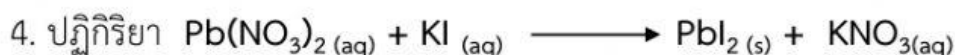
แลตทิซ



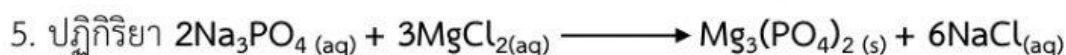
1. สมบัติของสารประกอบไอออนิก.....

2. ปฏิริยาคายพลังงาน.....

3. ปฏิริยาดูดพลังงาน.....



สมการไอออนิกสุทธิ คือ.....



สมการไอออนิกสุทธิ คือ.....

6. สารประกอบไอออนิกที่ละลายน้ำ.....

7. สารประกอบไอออนิกที่ไม่ละลายน้ำ.....

8. สารประกอบไอออนิกที่ทำปฏิกิริยากันแล้วได้ตะกอน $BaSO_4$

9. สารประกอบไอออนิกที่ทำปฏิกิริยากันแล้วได้ตะกอน $AgCl$

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