



ชื่อ-นามสกุล

เลขที่

ห้อง

คำชี้แจง: ให้นักเรียนลากวางการเขียนสมการที่ต้องลงในช่องว่าง

1. เมื่อนำแก๊สแอมโมเนียมาทำปฏิกิริยากับแก๊สออกซิเจนเกิดแก๊สไนโตรเจนมอนอกไซด์และน้ำ



NH₃ NH₄ O₂ CO₂ NO NO₂ H₂O (l) (g) (g) (g)



ZnH ZnCl₂ H₂S HS



Zn(NO₃)₂ ZnOH OH H₂O

4. Potassium hydroxide + Sulfuric acid → Potassium sulphate + Water



POH KOH HSO₄ H₂SO₄ K₂SO₄ H₂O

5. $\text{Mg(s)} + 2\text{HCl(aq)} \rightarrow \text{MgCl}_2 \text{ (aq)} + \text{H}_2 \text{ (g)}$ จากสมการเกิดปฏิกิริยาหรือไม่

เกิด

☐

ไม่เกิด

☐

6. $2\text{Na}_3\text{PO}_4 \text{ (aq)} + 3\text{CaCl}_2 \text{ (aq)} \rightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 \text{ (s)} + 6\text{NaCl (aq)}$

จากสมการเกิดปฏิกิริยาหรือไม่

เกิด

☐

ไม่เกิด

☐