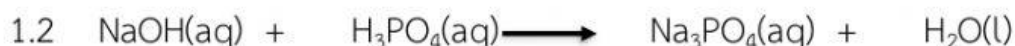


แบบทดสอบกลางภาค

ชื่อ - สกุล ชั้น เลขที่

1. จงดุลสมการต่อไปนี้ (10 คะแนน)



2. จากปฏิกิริยาเคมีต่อไปนี้ $2\text{Al(s)} + 3\text{Br}_2\text{(l)} \longrightarrow 2\text{AlBr}_3\text{(s)}$ (5 คะแนน)

ถ้าต้องการอะลูมิเนียมโบรไมด์ (AlBr_3) 0.6 โมล จะต้องใช้โบรมีน (Br_2) กี่โมล

ตอบ โมล

3. จากปฏิกิริยารีดอกซ์ต่อไปนี้ $8\text{Zn(s)} + \text{S}_8\text{(s)} \longrightarrow 8\text{ZnS(s)}$ (5 คะแนน)

ต้องใช้กำมะถัน (S_8) กี่โมล จึงจะทำปฏิกิริยาพอดีกับโลหะสังกะสี (Zn) 5.22 กรัม

(กำหนดให้มวลอะตอมของ $\text{Zn} = 65.38$ และ $\text{S} = 32.06$)

ตอบ โมล