

แบบทดสอบความเข้าใจ เรื่อง การเขียนสมการเคมี

1. ดุลสมการเคมีต่อไปนี้ (หากเลขสัมประสิทธิ์เป็น 1 ให้เติมเลข 1 ลงในช่องคำตอบ อย่าปล่อยเว้นว่าง)



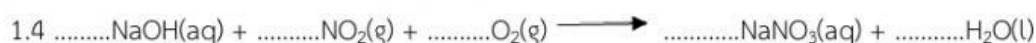
อัตราส่วนโดยโมลของ $\text{Zn} : \text{HClO} : \text{Zn}(\text{ClO}_4)_2 : \text{H}_2$ เท่ากับ : : :



อัตราส่วนโดยโมลของ $\text{Al} : \text{H}_2\text{O} : \text{Al}(\text{OH})_3 : \text{H}_2$ เท่ากับ : : :



อัตราส่วนโดยโมลของ $\text{BaF}_2 : \text{K}_3\text{PO}_4 : \text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2 : \text{KF}$ เท่ากับ : : :



อัตราส่วนโดยโมลของ $\text{NaOH} : \text{NO}_2 : \text{O}_2 : \text{NaNO}_3 : \text{H}_2\text{O}$ เท่ากับ : : : :



อัตราส่วนโดยโมลของ $\text{NH}_3 : \text{NO} : \text{N}_2 : \text{H}_2\text{O}$ เท่ากับ : : :

2. ซิลเวอร์คลอไรด์มีโลหะเงินเป็นองค์ประกอบร้อยละ 75.24 โดยมวล นำโลหะเงินจำนวน 10.00 กรัม มาทำปฏิกิริยาในภาชนะปิดที่มีแก๊สคลอรีน เมื่อปฏิกิริยาสิ้นสุดพบว่าเกิดซิลเวอร์คลอไรด์จำนวน 6.45 กรัม เหลือโลหะเงิน 5.15 กรัม และไม่มีแก๊สคลอรีนเหลืออยู่ในระบบ ในตอนเริ่มต้นปฏิกิริยามีแก๊สคลอรีนอยู่ในระบบกี่กรัม

ใช้โลหะเงินไป - =g

จากกฎทรงมวล มวลของสารก่อนทำปฏิกิริยา = มวลของสารหลังทำปฏิกิริยา

มวลของ.....+ มวลของ..... = มวลของ.....

$$\text{.....} + \text{.....} = \text{.....}$$

.....

ดังนั้น ในตอนเริ่มต้นปฏิกิริยามีแก๊สคลอรีนอยู่ในระบบg