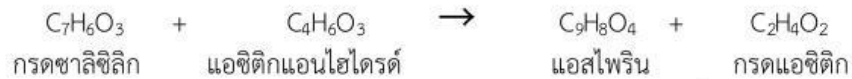




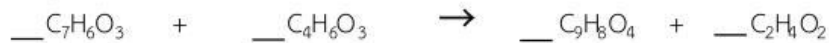
Answer :

แอสไพริน (acetylsalicylic acid) ที่ใช้เป็นยาแก้ปวด เตรียมได้จากปฏิกิริยาระหว่างกรดซาลิซิลิกกับแอนติกแอนไฮโดรต์ ดังสมการ



ถ้าใช้กรดซาลิซิลิก 2.00 กรัม ทำปฏิกิริยากับแอนติกแอนไฮโดรต์ 4.00 กรัม เกิดเป็นแอสไพริน กี่กรัม

ขั้นที่ 1 : ดุลสมการเคมี



ขั้นที่ 2 : หาสารกำหนดปริมาณ

$$\begin{array}{l}
 \text{mol}_{\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_3} = \underline{\quad} \times \frac{\underline{\quad}}{\underline{\quad}} \qquad \text{mol}_{\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_3} = \underline{\quad} \times \frac{\underline{\quad}}{\underline{\quad}} \\
 \\
 = \underline{\quad} \qquad \qquad \qquad = \underline{\quad}
 \end{array}$$



มี (mol)

ใช้ (mol)

 - - + +

เหลือ (mol)

ขั้นที่ 3 ระบุคำตอบ

$$\begin{array}{l}
 \text{gram}_{\text{C}_9\text{H}_8\text{O}_4} = \underline{\quad} \times \frac{\underline{\quad}}{\underline{\quad}} \\
 \\
 = \underline{\quad}
 \end{array}$$

