

## BILLETE DE SALIDA

Supongamos que estás en un laboratorio de Química y quieres sintetizar agua (H<sub>2</sub>O) haciendo reaccionar gas hidrógeno (H<sub>2</sub>) con gas oxígeno (O<sub>2</sub>) según la siguiente ecuación química equilibrada:



Tienes 10.0 gramos de gas hidrógeno (H<sub>2</sub>) y 40.0 gramos de gas oxígeno (O<sub>2</sub>). Tras realizar la reacción, descubres que obtuviste 16.0 gramos de agua (H<sub>2</sub>O). Calcula el rendimiento porcentual de la reacción.

---

## BILLETE DE SALIDA

Supongamos que estás en un laboratorio de Química y quieres sintetizar agua (H<sub>2</sub>O) haciendo reaccionar gas hidrógeno (H<sub>2</sub>) con gas oxígeno (O<sub>2</sub>) según la siguiente ecuación química equilibrada:



Tienes 10.0 gramos de gas hidrógeno (H<sub>2</sub>) y 40.0 gramos de gas oxígeno (O<sub>2</sub>). Tras realizar la reacción, descubres que obtuviste 16.0 gramos de agua (H<sub>2</sub>O). Calcula el rendimiento porcentual de la reacción.