

BILLETE DE SALIDA

Supongamos que estás en un laboratorio de Química y quieres sintetizar agua (H₂O) haciendo reaccionar gas hidrógeno (H₂) con gas oxígeno (O₂) según la siguiente ecuación química equilibrada:



Tienes 10.0 gramos de gas hidrógeno (H₂) y 40.0 gramos de gas oxígeno (O₂). Tras realizar la reacción, descubres que obtuviste 16.0 gramos de agua (H₂O). Calcula el rendimiento porcentual de la reacción.

BILLETE DE SALIDA

Supongamos que estás en un laboratorio de Química y quieres sintetizar agua (H₂O) haciendo reaccionar gas hidrógeno (H₂) con gas oxígeno (O₂) según la siguiente ecuación química equilibrada:



Tienes 10.0 gramos de gas hidrógeno (H₂) y 40.0 gramos de gas oxígeno (O₂). Tras realizar la reacción, descubres que obtuviste 16.0 gramos de agua (H₂O). Calcula el rendimiento porcentual de la reacción.