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:**

**2H2(g) + O2(g) -> 2H2O(g)**

**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:**

**2H2(g) + O2(g) -> 2H2O(g)**

**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.**

|  |
| --- |
|  |
|