MI ERROR FAVORITO

Identifica dónde está el error en los pasos y responde a las preguntas de la siguiente tabla.

**Problema:** ¿Cuántos moles de O₂ se necesitan para quemar 3 moles de C₄H₁₀?

*Ecuación dada:* \_\_C₄H₁₀ + \_\_13O₂ → \_\_CO₂ + \_\_H₂O

*Paso 1:* Equilibra la ecuación:

2C₄H₁₀ + 5O₂ → 8CO₂ + 10H₂O

*Paso 2:* Relación mol-mol:

2 moles de C₄H₁₀ requieren 26 moles de O₂

*Paso 3:* Utilizando la información dada, resuelve el problema:

|  |  |
| --- | --- |
| 3 moles de C₄H₁₀ | 5 moles de O₂ |
|  | 2 moles de C₄H₁₀ |

= 39 moles de O₂

# 

# P1. ¿Cuáles son las dos cosas que se ha hecho bien?

# P2. ¿Dónde está el error?

# P3. ¿Qué debería hacerse de forma diferente?

# P4. ¿Cuál es la respuesta correcta?