

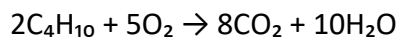
MI ERROR FAVORITO

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

Problema: ¿Cuántos moles de O_2 se necesitan para quemar 3 moles de C_4H_{10} ?

Ecuación dada: $__ C_4H_{10} + __ 13O_2 \rightarrow __ CO_2 + __ H_2O$

Paso 1: Equilibra la ecuación:



Paso 2: Relación mol-mol:

2 moles de C_4H_{10} requieren 26 moles de O_2

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

3 moles de C_4H_{10}	5 moles de O_2	= 39 moles de O_2
	2 moles de C_4H_{10}	

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?