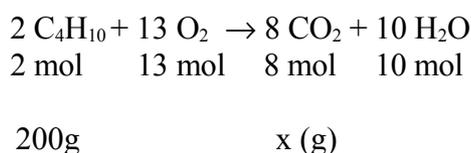


Problema302: ¿Qué masa de dióxido de carbono se obtiene a partir de la combustión de 200g de butano en exceso de oxígeno?

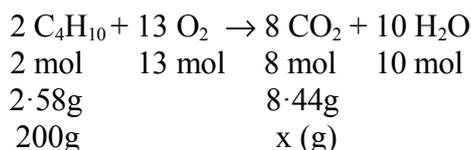
Escribimos la ecuación química ajustada, debajo los moles de las sustancias y debajo el dato y la incógnita del problema:



Para saber cómo están relacionadas las sustancias que aparecen en los datos traducimos los moles a las unidades del dato y la incógnita:

1mol de metano es: $M_m(\text{C}_4\text{H}_{10}) = 4 \cdot 12\text{g} + 10 \cdot 1\text{g} = 58\text{g}$

1mol de cloruro de sodio es: $M_m(\text{CO}_2) = 12\text{g} + 2 \cdot 16\text{g} = 44\text{g}$



Las cantidades de las sustancias que participan en una ecuación química son magnitudes directamente proporcionales. Si tenemos más reactivo obtendremos más producto. Resolvemos con una proporción o utilizando factores de conversión:

Método a) Proporción:

$$\frac{x \text{ (g) CO}_2}{200\text{g C}_4\text{H}_{10}} = \frac{8 \cdot 44\text{g CO}_2}{2 \cdot 58\text{g C}_4\text{H}_{10}} \quad x = \frac{8 \cdot 44\text{g CO}_2 \cdot 200\text{g C}_4\text{H}_{10}}{2 \cdot 58\text{g C}_4\text{H}_{10}} = \underline{\underline{606,9\text{g CO}_2}}$$

Método b) Factores de conversión:

Partimos del dato y llegamos a la incógnita a través de la relación entre los moles

$$200\text{g C}_4\text{H}_{10} \cdot \frac{1\text{mol C}_4\text{H}_{10}}{58\text{g C}_4\text{H}_{10}} \cdot \frac{8\text{mol CO}_2}{2\text{mol C}_4\text{H}_{10}} \cdot \frac{44\text{g CO}_2}{1\text{mol CO}_2} = \underline{\underline{606,9\text{g CO}_2}}$$