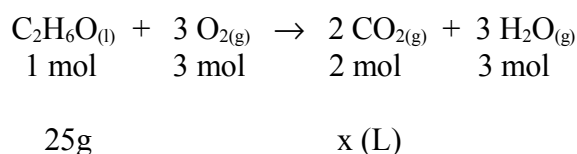


Problema323: Se queman en presencia de oxígeno 25g de etanol, C_2H_6O , calcula los litros de CO_2 que se obtienen a $25^\circ C$ y $95.000 Pa$ de presión.

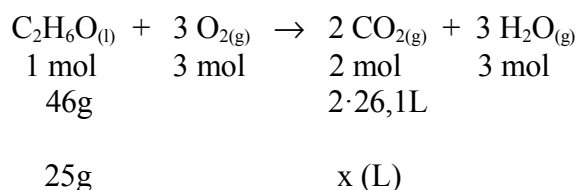
Escribimos la ecuación química ajustada, debajo los moles de las sustancias y debajo el dato y la incógnita del problema:



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

$$M_m(C_2H_6O) = 2 \cdot 12g + 6 \cdot 1g + 16g = 46g$$

$$V = \frac{n \cdot R \cdot T}{P} = \frac{1 \text{ mol} \cdot 0,082 \frac{\text{atm} \cdot \text{L}}{\text{mol} \cdot \text{K}} \cdot (25 + 273) \text{K}}{\frac{95000 \text{ Pa}}{101300 \text{ Pa/atm}}} = 26,1 \text{L}$$



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:

$$\frac{x \text{ (L)} CO_2}{25g C_2H_6O} = \frac{2 \cdot 26,1 \text{L} CO_2}{46g C_2H_6O} \quad x = \frac{2 \cdot 26,1 \text{L} CO_2 \cdot 25g C_2H_6O}{46g C_2H_6O} = \underline{\underline{28,4 \text{L} CO_2}}$$

Método b) Factores de conversión:

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

$$25g C_2H_6O \cdot \frac{1 \text{ mol} C_2H_6O}{46g C_2H_6O} \cdot \frac{2 \text{ mol} CO_2}{1 \text{ mol} C_2H_6O} \cdot \frac{26,1 \text{L} CO_2}{1 \text{ mol} CO_2} = \underline{\underline{28,4 \text{L} CO_2}}$$