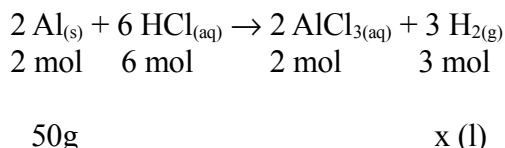


Problema 635: El aluminio reacciona con ácido clorhídrico dando cloruro de aluminio y gas dihidrógeno. ¿Cuántos litros de dihidrógeno en condiciones normales se obtienen a partir de 50g de aluminio?

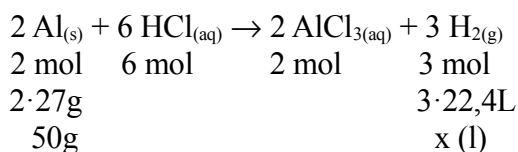
Escribimos la ecuación química ajustada, debajo los moles de las sustancias y debajo el dato y la incógnita del problema:



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

$$M_m(\text{Al}) = 27\text{g}$$

$$V_m(\text{H}_2) = 22,4\text{L} \text{ Recuerda, condiciones normales es } (T=0^\circ\text{C}, P=1\text{atm})$$



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:

$$\frac{x \text{ (L)} \text{ H}_2}{50\text{g Al}} = \frac{3 \cdot 22,4\text{L H}_2}{2 \cdot 27\text{g Al}} \quad x = \frac{3 \cdot 22,4\text{L H}_2 \cdot 50\text{g Al}}{2 \cdot 27\text{g Al}} = \underline{\underline{62,2\text{L H}_2}}$$

Método b) Factores de conversión:

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

$$50\text{g Al} \cdot \frac{1\text{mol Al}}{27\text{g Al}} \cdot \frac{3\text{mol H}_2}{2\text{mol Al}} \cdot \frac{22,4\text{L H}_2}{1\text{mol H}_2} = \underline{\underline{62,2\text{L H}_2}}$$