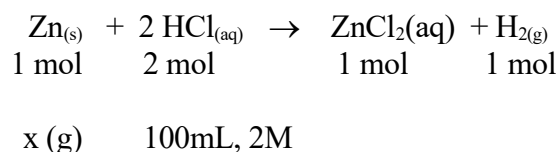


Problema 651: ¿Qué masa de Zn reacciona completamente con 100ml de una disolución 2M de HCl para dar ZnCl<sub>2</sub> y H<sub>2</sub>?

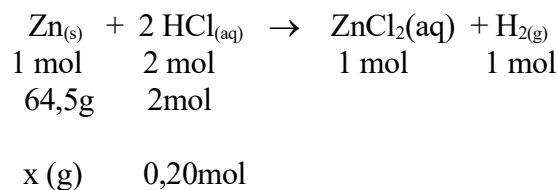
Escribimos la ecuación química ajustada, debajo los moles de las sustancias y debajo el dato y la incógnita del problema:



Para saber cómo están relacionadas las sustancias que aparecen en los datos traducimos los moles a las unidades del dato y la incógnita, pero si tenemos datos de disoluciones es más cómodo calcular los moles de soluto y utilizar este dato.

$$M_m(\text{Zn}) = 65,4\text{g}$$

$$n(\text{HCl}) = M \cdot V = 2\text{M} \cdot 0,10\text{L} = 0,20 \text{ mol HCl}$$



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:

$$\frac{x \text{ (g) Zn}}{0,2\text{mol HCl}} = \frac{65,4\text{g Zn}}{2\text{mol HCl}} \quad x = \frac{65,4\text{g Zn} \cdot 0,2\text{mol HCl}}{2\text{mol HCl}} = \underline{\underline{6,54\text{g Zn}}}$$

Método b) Factores de conversión:

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

$$0,2\text{mol HCl} \cdot \frac{1\text{mol Zn}}{2\text{mol HCl}} \cdot \frac{65,4\text{g Zn}}{1\text{mol Zn}} = \underline{\underline{6,54\text{g Zn}}}$$