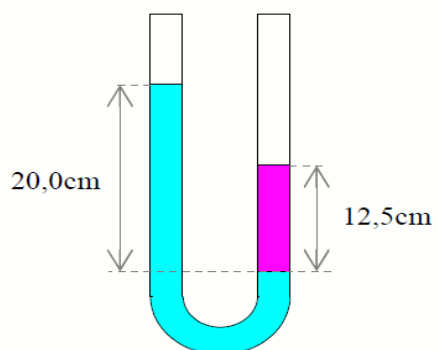


Problema 929: Calcula la densidad de una disolución si la altura que alcanza en un tubo en U es 12,5cm, y la altura del aceite de referencia es 20,0cm. La densidad del aceite es 0,92g/cm<sup>3</sup>.



La presión que alcanzan las dos sustancias en el nivel de referencia es la misma:

$$P = d_{\text{aceite}} \cdot g \cdot h_{\text{aceite}} = d_{\text{disol.}} \cdot g \cdot h_{\text{disol.}}$$

$$d_{\text{disol.}} = \frac{d_{\text{aceite}} \cdot g \cdot h_{\text{aceite}}}{g \cdot h_{\text{disol.}}} = \frac{d_{\text{aceite}} \cdot h_{\text{aceite}}}{h_{\text{disol.}}} = \frac{0,92 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3} \cdot 20,0 \text{ cm}}{12,5 \text{ cm}} = \underline{\underline{1,47 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}}}$$