

2.58 A água de um tanque é pressurizada a ar, e a pressão é medida por um manômetro de vários fluídos, como mostra a fig. Determine a pressão manométrica do ar no tanque se $h_1 = 0.2 \text{ m}$, $h_2 = 0.3 \text{ m}$ e $h_3 = 0.46 \text{ m}$. Considere as densidades da água, do óleo e do mercúrio 1000 kg/m^3 , 850 kg/m^3 e 13.600 kg/m^3 respectivamente.

$$P_1 + \rho_{\text{água}} \cdot g \cdot h_1 + \rho_{\text{óleo}} \cdot g \cdot h_2 - \rho_{\text{mercúrio}} \cdot g \cdot h_3 = P_{\text{atm}}$$

$$P_1 = P_{\text{atm}} - \rho_{\text{água}} \cdot g \cdot h_1 - \rho_{\text{óleo}} \cdot g \cdot h_2 + \rho_{\text{mercúrio}} \cdot g \cdot h_3$$

$$P_1 - P_{\text{atm}} = g (\rho_{\text{mercúrio}} h_3 - \rho_{\text{óleo}} h_2 - \rho_{\text{água}} \cdot h_1)$$

$$P_1 - P_{\text{atm}} = P_{\text{manométrica}}$$

$$P_{\text{manométrica}} = 9.81 (13600 \cdot 0.46 - 1000 \cdot 0.2 - 850 \cdot 0.3) \frac{1 \text{ kPa}}{1000 \text{ N/m}^2}$$

$$P_{\text{manométrica}} = 56.9 \text{ kPa}$$



1.80 Calcule a pressão absoluta, P_1 , do manômetro mostrado na figura em kPa. A pressão atmosférica local é 758 mm Hg.

$$\begin{aligned} P_1 &= P_{atm} + (\rho_g \cdot h)_A + (\rho_g \cdot h)_B \\ &= P_{atm} + \rho_A h_A + \rho_B h_B \\ &= 758 \cdot 0,1333 + 10 \cdot 0,05 + 8 \cdot 0,15 = 102,7 \text{ kPa} \end{aligned}$$

1.83 A pressão manométrica do ar medida no tanque mostrado na figura é de 80 kPa. Determine a diferença de altura h de coluna de mercúrio.

$$\rho_{\text{água}} = 1000 \text{ kg/m}^3$$

$$\rho_{\text{óleo}} = 0,72 \text{ kg/m}^3$$

$$\rho_{\text{mercúrio}} = 13,6 \text{ kg/m}^3$$

$$P_1 + \rho_{\text{água}} g h_{\text{água}} - \rho_{\text{mercúrio}} g h_{\text{mercúrio}} - \rho_{\text{óleo}} g h_{\text{óleo}} = P_{atm}$$

$$\frac{P_{\text{manométrica}}}{\rho_{\text{água}} g} = \frac{S_{\text{óleo}} h_{\text{óleo}}}{S_{\text{água}} g} + \frac{S_{\text{mercúrio}} h_{\text{mercúrio}}}{S_{\text{água}} g} - h_{\text{água}}$$

$$\left(\frac{80 \text{ kPa}}{(1000 \cdot 9,81)} \right) \left(\frac{1000 \text{ kg/m}^3}{1 \text{ kPa/m}^2} \right) = 0,72 \cdot 0,75 + 13,6 \cdot h_{\text{mercúrio}} - 0,3$$

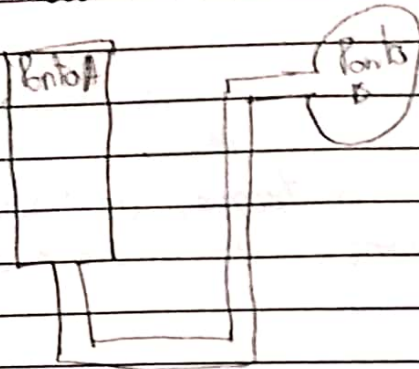
$$h_{\text{mercúrio}} = \frac{-0,72 \cdot 0,75 + 0,3}{13,6} + 8,15$$

$$h_{\text{mercúrio}} = 0,522 \text{ m}$$





1.86 Observe o sistema mostrada na fig 86. Considerando que a interface salmorra - mercúrio na coluna da direita se desloca 5 mm para baixo devido a uma variação de $0,7 \text{ kPa}$ na pressão da 2ª. com a pressão na tuba de salmorra constante, determine a razão A_2/A_1 .



Antes

$$P_{a1} + \rho_{\text{Salmorra}} g h_{\text{Salmorra}} - \rho_{\text{Hg}} g h_{\text{Hg}} = P_B$$

Depois

$$P_{a2} + \rho_{\text{Salmorra}} g h_{\text{Salmorra}} - \rho_{\text{Hg}} g h_{\text{Hg}} = P_B$$

Subtraindo antes - depois

$$P_{a2} - P_{a1} + \rho_{\text{Salmorra}} g \Delta h_{\text{Salmorra}} - \rho_{\text{Hg}} g \Delta h_{\text{Hg}} = 0$$

$$\frac{P_{a1} - P_{a2}}{\rho_{\text{Salmorra}}} = \frac{\rho_{\text{Hg}}}{\rho_{\text{Salmorra}}} \Delta h_{\text{Hg}} - \Delta h_{\text{Salmorra}} = 0 \quad *$$

$$V_1 = A_1 \Delta h_{\text{Salmorra}}$$

$$V_2 = A_2 \Delta h_{\text{Salmorra}}$$

$$P_{a2} - P_{a1} = -0,7 \text{ kPa} = -700 \text{ N/m}^2 = -700 \text{ kg/m s}^2$$

$$\Delta h_{\text{Hg}} = 0,005 \text{ m}$$

$$\Delta h_{\text{Salmorra}} = \Delta h_{\text{Salmorra}} + \Delta h_{\text{Salmorra}} = \Delta h_{\text{Hg}} + \Delta h_{\text{Hg}} \frac{A_2}{A_1} = \Delta h_{\text{Hg}} \left(1 + \frac{A_2}{A_1}\right)$$

Substituindo em *

$$\frac{-700}{1000 \cdot 9,81} = \left[13,56 + 0,005 \left(1 + \frac{A_2}{A_1}\right) \right] - (1,1 \cdot 0,005)$$

$$\frac{A_2}{A_1} = 0,134$$

DEADPOOL



1-96 O piloto de um avião lê a altitude de 9000m e a pressão absoluta de 25 kPa ao sobrevoar uma cidade. Calcule a pressão atmosférica local daquela cidade em kPa e em mmHg. Considere que as densidades do ar e do mercúrio são $1,15 \text{ kg/m}^3$ e 13600 kg/m^3 respectivamente.

$$P_{\text{abs}} = P_{\text{atm}} + P_{\text{ga}} \quad \times \text{ Pressão atmosférica}$$

$$= 25 + (1,15)(9,81)(9000) \cdot \frac{1}{1000} = 126,5 \text{ kPa}$$

\times Expressed in mmHg

$$h_{\text{mercúrio}} = \frac{P_{\text{abs}}}{\rho} = \frac{126,5}{13600 \cdot 9,81} \cdot \frac{1000 \text{ Pa}}{1 \text{ Pa}} \cdot \frac{1 \text{ mmHg}}{1 \text{ mm}} = 946 \text{ mmHg}$$

1-108 Os balões geralmente são preenchidos com gás hélio porque seu peso representa apenas um sétimo do peso do ar em condições idênticas. A força de flutuação, que pode ser expressa como $F_b = \rho_{\text{ar}} g V_{\text{balão}}$, empurra o balão para cima. Se o balão tiver um diâmetro de 12m e carregar duas pessoas com 85kg cada uma, determine a aceleração do balão quando ele for liberado. Considere a densidade do ar $\rho = 1,16 \text{ kg/m}^3$ e despreze o peso das cordas e da cesta.

$$V_{\text{balão}} = \frac{4\pi r^3}{3} = \frac{4\pi (6)^3}{3} = 904,8 \text{ m}^3$$

$$F_b = \rho_{\text{ar}} g V_{\text{balão}}$$

$$= 1,16 \cdot 9,81 \cdot 904,8 \cdot \frac{1}{1 \text{ kg} \cdot \text{m/s}^2} = 10,296 \text{ N}$$

$$m_{\text{mercúrio}} = \rho_{\text{mercúrio}} V = 1,16 \cdot 904,8 = 1049,9 \text{ kg}$$

$$m_{\text{total}} = m_{\text{mercúrio}} + m_{\text{pessoas}} = 1049,9 + 170 = 1219,9 \text{ kg}$$

$$P = m_{\text{total}} \cdot g = 1219,9 \cdot 9,81 = 11967 \text{ N}$$

$$F_{\text{net}} = F_b - P = 10,296 - 11967 = -11956,7 \text{ N}$$

$$a = \frac{F_{\text{net}}}{m_{\text{total}}} = \frac{-11956,7}{1219,9} = -9,79 \text{ m/s}^2$$

