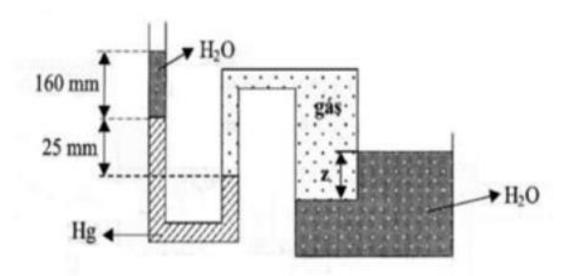




Para a configuração a seguir, responder:

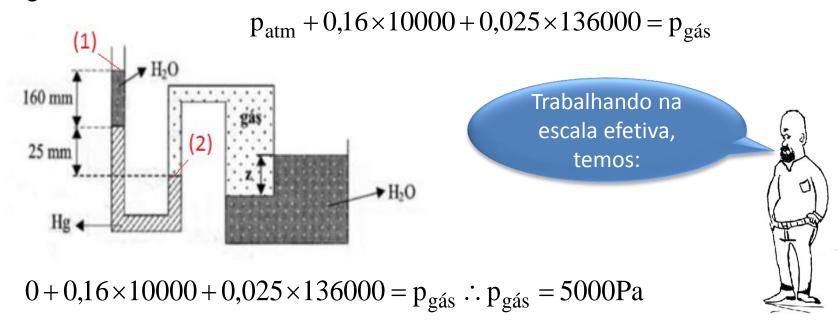
- a) Qual é a pressão do gás em valor absoluto?
- b) Qual é o valor da cota z?
- c) Aquece-se o gás de 20°C para 60°C e o desnível z varia para 1 m. Qual será o novo volume do gás, se o inicial era 2 m³?

Dados: $p_{ato} = 662 \text{ mmHg}$; $\gamma_{Hg} = 136.000 \text{ N/m}^3$; $\gamma_{H_2O} = 10.000 \text{ kNm}^3$



a) Pressão do gás na escala absoluta

Para resolver este item, escolhemos dois pontos e escrevemos a equação manométrica e para isto adotamos, por exemplo, o ponto (1) como sendo a origem e perguntamos: qual a pressão que atua neste ponto? Depois da resposta para esta pergunta, devemos somar a pressão da resposta todas as colunas descendentes que devem estar multiplicadas pelos respectivos peso específico do fluido contido em cada uma dela e subtrair todas a colunas ascendentes que também devem estar multiplicadas pelo peso específico do fluido contido em cada uma dela e finalmente igual a expressão obtida a pressão que atua no ponto que não foi escolhido como origem.



Já na escala absoluta, temos:



$$\therefore p_{gás_{abs}} = 5000 + \frac{662}{1000} \times 136000$$

$$p_{gás_{abs}} = 95032Pa$$

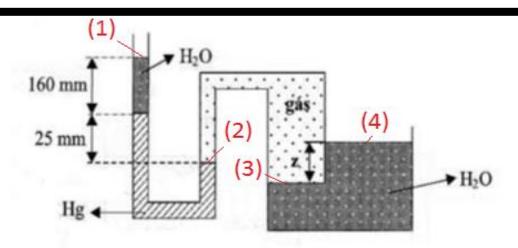




b

Aplicando a equação manométric a de (3) a (4)



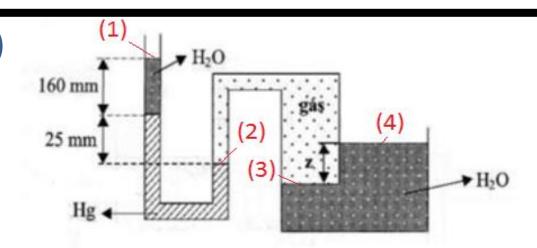


$$p_{gás} - \gamma_{água} \times z = p_{atm}$$
$$5000 - 10000 \times z = 0$$

$$\therefore z = \frac{5000}{10000} = 0.5 m$$



Quando a temperatura passa de 20°C para 60°C, o z aumenta para 1 m



$$\begin{aligned} p_{g\acute{a}s_2} - 1 \times 10000 &= 0 : p_{g\acute{a}s_2} = 10000 \text{Pa} \\ p_{g\acute{a}s_{2abs}} &= 10000 + 0,662 \times 136000 = 100032 \text{Pa} \\ \frac{p_1 \times V_1}{T_1} &= \frac{p_2 \times V_2}{T_2} \Rightarrow \frac{95032 \times 2}{273,15 + 20} = \frac{100032 \times V_2}{273,15 + 60} \end{aligned}$$

E aí deseja-se saber o novo volume sabendo que o primeiro é 2 m³.

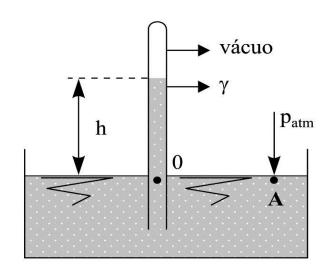
$$\therefore V_2 \cong 2,16 \text{m}^3$$





Qual é a altura da coluna de mercúrio (γ_{Hg} = 136.000 N/m³) que irá produzir na base a mesma pressão de uma coluna de água de 5 m de altura? (γ_{H_2O} = 10.000 N/m³)





$$5 \times 10000 = h \times 136000$$

$$h = \frac{50000}{m} \approx 0.368m$$

$$h = \frac{50000}{136000} \cong 0,368m$$

Determinar a pressão de 3,5 atm nas outras unidades de pressão na escala efetiva e, sendo a pressão atmosférica local 740 mmHg, determinar a pressão absoluta em todas as unidades de pressão.

O terceiro exercício exige que saibamos fazer regras de 3

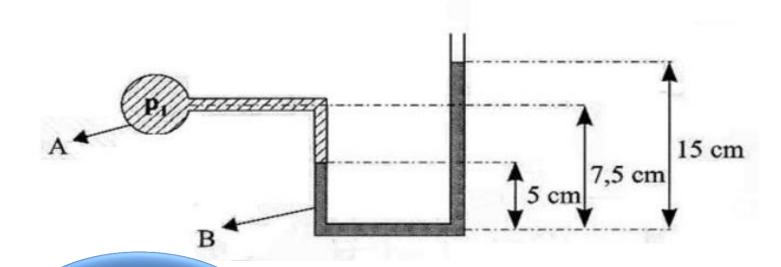
$$1atm = 760mmHg = 10330 \frac{kgf}{m^2} = 1,033 \frac{kgf}{cm^2} = 10,33mca = 760torr$$
$$1atm = 101234Pa = 1bar = 14,7psi$$

 $1 tam \leftrightarrow 760 mmHg$

$$3,5atm \leftrightarrow x : x = 3,5 \times 760mmHg = 2660mmHg$$

$$3,5$$
atm = $3,5 \times 760$ mmHg = $3,5 \times 10330 \frac{\text{kgf}}{\text{m}^2} = 3,5 \times 1,033 \frac{\text{kgf}}{\text{cm}^2}$
 1 atm = $3,5 \times 10,33$ mca = $3,5 \times 760$ torr = $3,5 \times 101234$ Pa = $3,5 \times 1$ bar = $3,5 \times 14,7$ psi

No manômetro da figura, o fluido A é água e o B, mercúrio. Qual é a pressão p,? Dados: $\gamma_{Hg}=13.6000~\text{N/m}^3; \gamma_{H_2O}=10.000~\text{N/m}^3.$



Aplicando a equação manométrica, temos:

$$p_1 + 0.025 \times 10000 - 0.1 \times 136000 = 0$$

$$\therefore p_1 = 13350 \frac{N}{m^2}$$



Vejam também os 50 problemas colocados no sítio:

http://www.escoladavida.eng.br/mecflubasica/aulas fei/22010/planejamento_fei_22010_lab.htm

clique em "Exercícios de hidrostática"



É FUNDAMENTAL QUE VOCÊS
FAÇAM OS 21 EXERCÍCIOS DO
CAPÍTULO 2 DO LIVRO DO
PROFESSOR FRANCO,
QUALQUER DÚVIDA
CONSULTEM:

http://www.escoladavida.eng. br/mecflubasica/aulasfei/quar ta_aula_22006_cap2.pdf