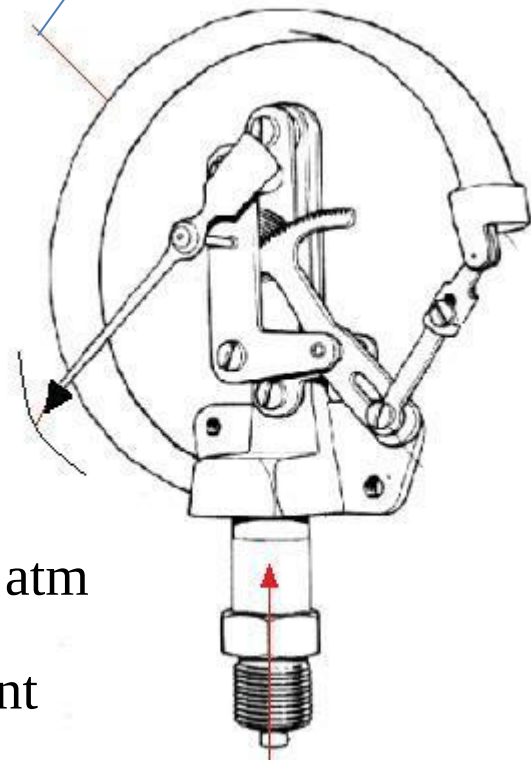


Aula 3 de fenômenos de transporte

21/02/2013

Pressão manométrica é a pressão medida com relação à pressão da atmosfera. A diferença entre pressão manométrica e pressão absoluta é a pressão atmosférica. A pressão manométrica também é chamada de pressão efetiva que é aquela que adota como zero a pressão atmosférica local (pressão barométrica). Por ser mais barato, pois o sensor é mais simples, geralmente se mede a pressão manométrica.

8. Manômetro metálico tipo Bourdon



$$P_m = P_{int} - P_{ext}$$

Mede a pressão manométrica, que é a pressão interna menos a externa.

$$P_{ext} = P_{atm}$$

$$P_m = P_{int}$$



Manômetro = só escala positiva



Vacuômetro = só escala negativa

$$P_m = P_{int} - P_{ext}$$

$$\text{Se } P_{ext} = P_{atm} \rightarrow P_m = P_{int}$$



Manovacuômetro =
apresenta a escala
negativa e a escala
positiva



$$P_m = P_{int} - P_{ext}$$

$$\text{Se } P_{ext} = P_{atm} \rightarrow P_m = P_{int}$$



Outra
aplicação:

CONSIDERANDO QUE NA
SEÇÃO DE PRESSÃO P1
SERÁ INSTALADO UM
EQUIPAMENTO QUE
EXIGE UMA PRESSÃO
MÍNIMA DE 6,2 mca,
PERGUNTA-SE SE É
POSSÍVEL INSTALÁ-LO
PARA A VAZÃO MÁXIMA
DA BANCADA?

DETERMINAÇÃO DA VAZÃO DE FORMA DIRETA

vazão = Q

$$Q = \frac{\text{volume}}{\text{tempo}} = \frac{V}{t}$$

$$V = A_{\text{tanque}} \times \Delta h$$

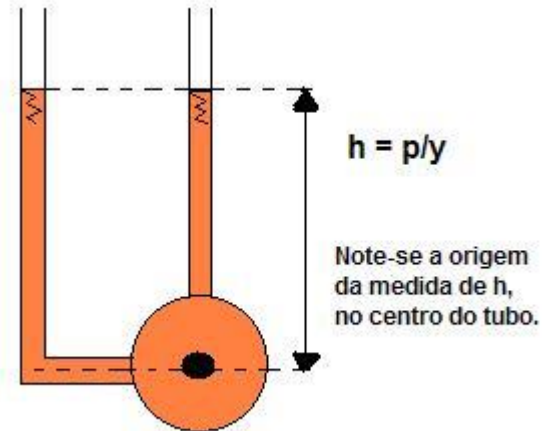
$$A_{\text{tanque}} = ? \text{ m}^2$$



9. Piezômetro

PIEZÔMETRO LIMITAÇÕES

Não mede
pressões
negativas (não
se forma a
coluna de
líquido)



piezômetro



É impraticável
para medida de
pressões
elevadas (a altura
da coluna será
muito alta)
Não mede
pressão de gases
(o gás escapa,
não formando a
coluna)



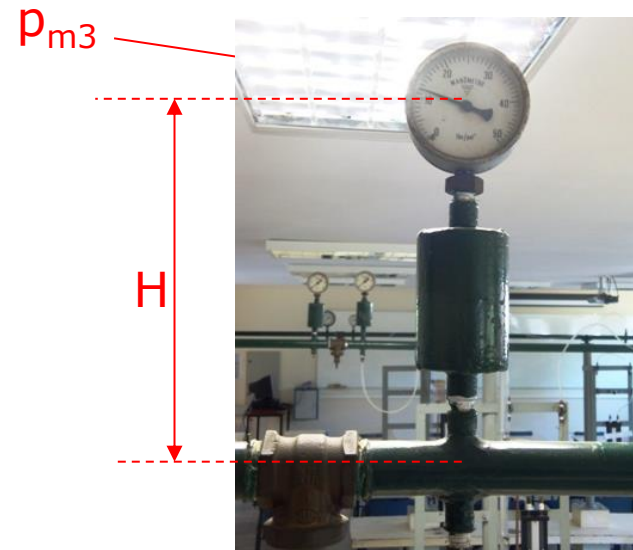
Vamos
considerar
os dados a
seguir:

$$A_{\text{tanque}} = 0,74 \times 0,74 = 0,5476 \text{ m}^2$$

$$\Delta h = 100 \text{ mm}$$

$$t = 20,9 \text{ s}$$

$$g = 9,8 \frac{\text{m}}{\text{s}^2}$$



$$h_1 = 150 \text{ mm}$$

$$h_2 = 200 \text{ mm}$$

$$H = 230 \text{ mm}$$

$$p_{m3} = 12 \frac{\text{lbf}}{\text{pol}^2} \text{ (ou psi)}$$

$$\rho_{\text{água}} = 998,2 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$$

$$\rho_{\text{Hg}} = 13600 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$$



BANCADAS 2, 3, 4 E 5

p_{m3}

H

p_3

p_1

H_2O

p_2

h_2

h_1

Hg

Hg

1 9 2004

BANCADA 1

P_1

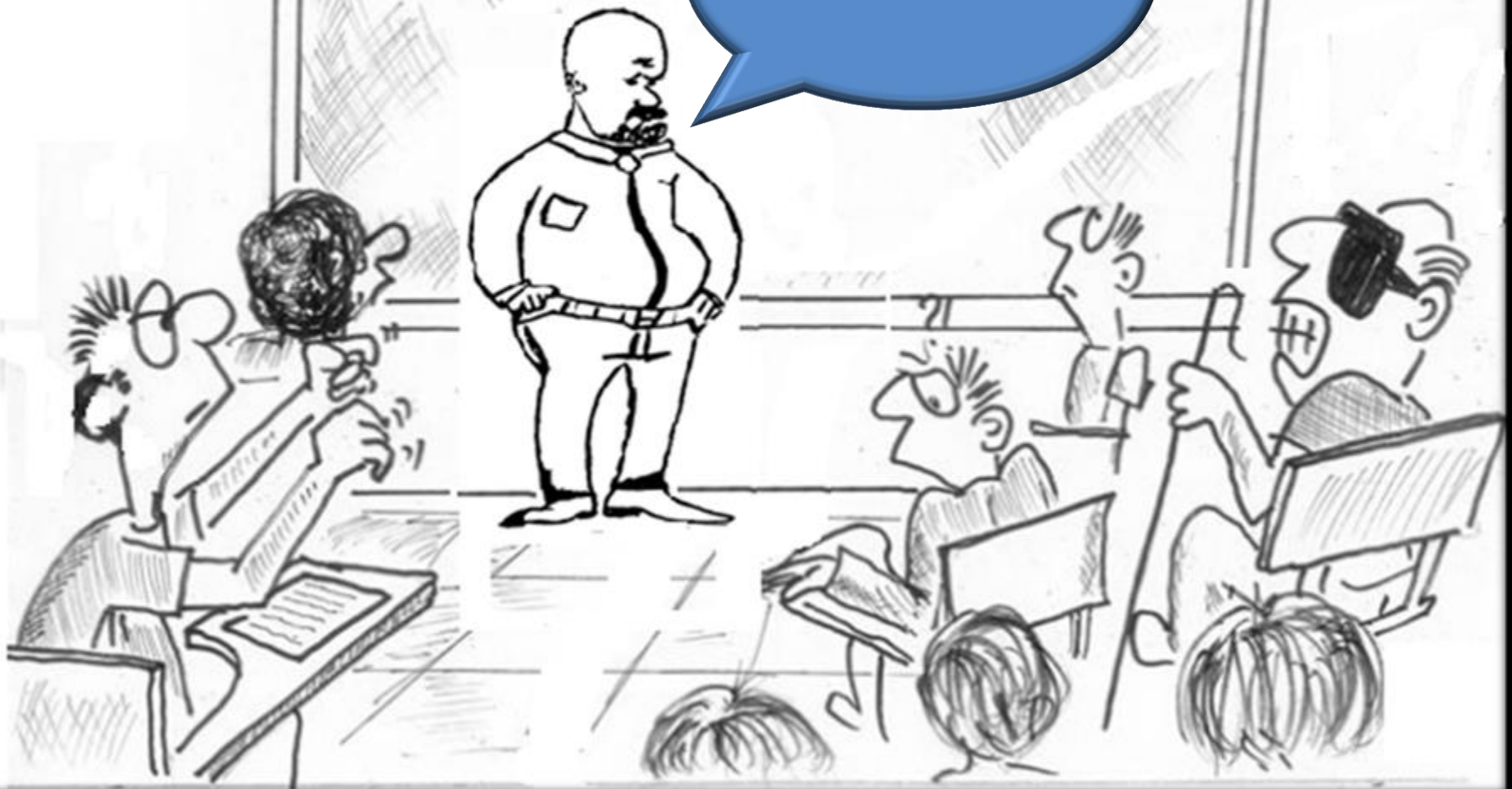


BANCADA 6

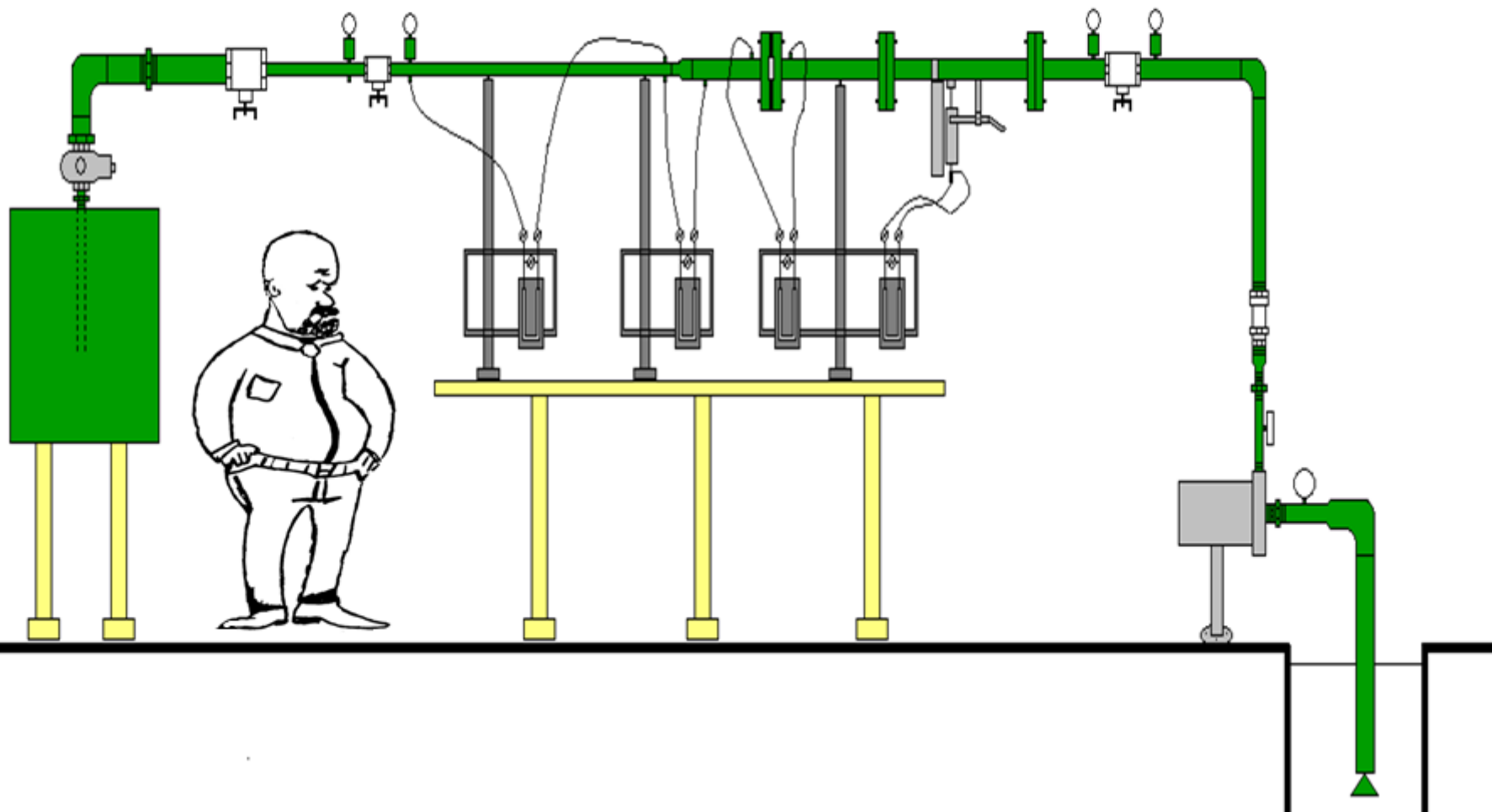
P_1



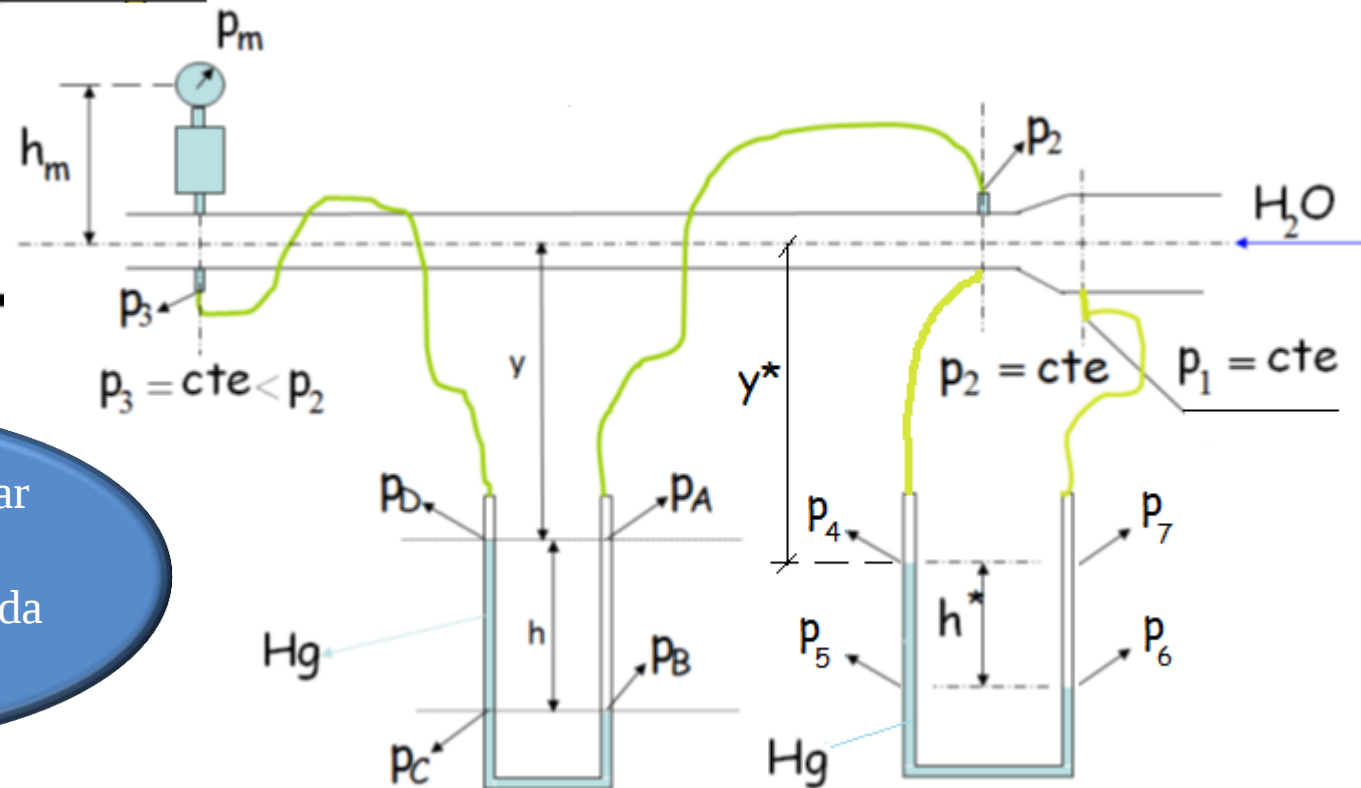
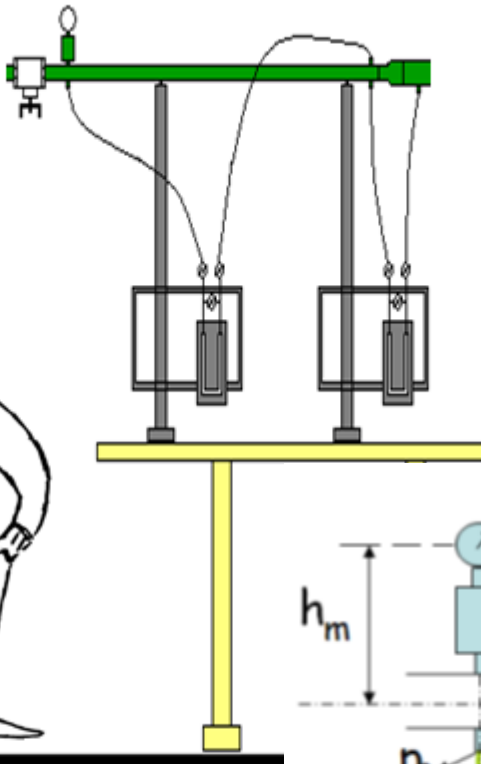
Esquemáticamente
teríamos:



Um exercício prático através de dados coletados na bancada do laboratório.



Para a vazão máxima determine a pressão p_1 e verifique a possibilidade de se instalar um dado equipamento na mesma que necessita de uma pressão mínima de 8,2 mca.



Importante observar que a pressão é constante na seção da tubulação.

$$p_3 - p_m = \gamma_{H_2O} \times h_m \Rightarrow p_3 = p_m + \gamma_{H_2O} \times h_m \rightarrow (1)$$

$$p_D - p_3 = \gamma_{H_2O} \times y \Rightarrow p_D = p_3 + \gamma_{H_2O} \times y$$

$$\therefore p_D = p_m + \gamma_{H_2O} \times h_m + \gamma_{H_2O} \times y \rightarrow (2)$$

$$p_C - p_D = \gamma_{H_G} \times h \Rightarrow p_C = p_D + \gamma_{H_G} \times h$$

$$\therefore p_C = p_m + \gamma_{H_2O} \times h_m + \gamma_{H_2O} \times y + \gamma_{H_G} \times h \rightarrow (3)$$

$$p_C = p_B$$

$$\therefore p_B = p_m + \gamma_{H_2O} \times h_m + \gamma_{H_2O} \times y + \gamma_{H_G} \times h \rightarrow (4)$$

$$p_B - p_A = \gamma_{H_2O} \times h \Rightarrow p_A = p_B - \gamma_{H_2O} \times h$$

$$\therefore p_A = p_m + \gamma_{H_2O} \times h_m + \gamma_{H_2O} \times y + \gamma_{H_G} \times h - \gamma_{H_2O} \times h \rightarrow (5)$$

$$p_A - p_2 = \gamma_{H_2O} \times y \Rightarrow p_2 = p_A - \gamma_{H_2O} \times y$$

$$\therefore p_2 = p_m + \gamma_{H_2O} \times h_m + \gamma_{H_2O} \times y + (\gamma_{H_G} - \gamma_{H_2O}) \times h - \gamma_{H_2O} \times y$$

$$p_2 = p_m + \gamma_{H_2O} \times h_m + (\gamma_{H_G} - \gamma_{H_2O}) \times h \rightarrow (6)$$

$$p_4 - p_2 = \gamma_{H_2O} \times y^* \Rightarrow p_4 = p_2 + \gamma_{H_2O} \times y^*$$

$$\therefore p_4 = p_m + \gamma_{H_2O} \times h_m + (\gamma_{H_G} - \gamma_{H_2O}) \times h + \gamma_{H_2O} \times y^* \rightarrow (7)$$

$$p_5 - p_4 = \gamma_{H_G} \times h^* \Rightarrow p_5 = p_4 + \gamma_{H_G} \times h^*$$

$$\therefore p_5 = p_m + \gamma_{H_2O} \times h_m + (\gamma_{H_G} - \gamma_{H_2O}) \times h + \gamma_{H_2O} \times y^* + \gamma_{H_G} \times h^* \rightarrow (8)$$

Vamos
cansar de
usar o
teorema
de Stevin



$$p_5 = p_6$$

$$\therefore p_6 = p_m + \gamma_{H_2O} \times h_m + (\gamma_{H_G} - \gamma_{H_2O}) \times h + \gamma_{H_2O} \times y^* + \gamma_{H_G} \times h^* \rightarrow (9)$$

$$p_6 - p_7 = \gamma_{H_2O} \times h^* \Rightarrow p_7 = p_6 - \gamma_{H_2O} \times h^*$$

$$p_7 = p_m + \gamma_{H_2O} \times h_m + (\gamma_{H_G} - \gamma_{H_2O}) \times h + \gamma_{H_2O} \times y^* + (\gamma_{H_G} - \gamma_{H_2O}) \times h^* \rightarrow (10)$$

$$p_7 - p_1 = \gamma_{H_2O} \times y^* \Rightarrow p_1 = p_7 - \gamma_{H_2O} \times y^*$$

$$p_1 = p_m + \gamma_{H_2O} \times h_m + (\gamma_{H_G} - \gamma_{H_2O}) \times h + \gamma_{H_2O} \times y^* + (\gamma_{H_G} - \gamma_{H_2O}) \times h^* - \gamma_{H_2O} \times y^*$$

$$p_1 = p_m + \gamma_{H_2O} \times h_m + (\gamma_{H_G} - \gamma_{H_2O}) \times h + (\gamma_{H_G} - \gamma_{H_2O}) \times h^* \rightarrow (11)$$

$$\therefore h_{1_{\text{bancada}}} = \frac{p_1}{\gamma_{H_2O}}$$



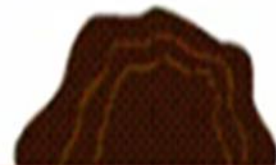
Para que o equipamento possa ser instalado
devemos ter:

$$h_{1_{\text{bancada}}} \geq 6,2 \text{ mca}$$



Será que não existe
uma maneira mais fácil
de achar a pressão p_1 ?

Existe e é só recorrer a
equação manométrica



É a equação que aplicada nos manômetros de coluna de líquidos, resulta em uma diferença de pressão entre dois pontos fluidos, ou na pressão de um ponto fluido.



Para se obter a equação manométrica, deve-se adotar um dos dois pontos como referência. Parte-se deste ponto, marcando a pressão que atua no mesmo e a ela soma-se os produtos dos pesos específicos com as colunas descendentes ($+\Sigma\gamma \cdot h_{\text{descendente}}$), subtrai-se os produtos dos pesos específicos com as colunas ascendentes ($-\Sigma\gamma \cdot h_{\text{ascendente}}$) e iguala-se à pressão que atua no ponto não escolhido como referência.

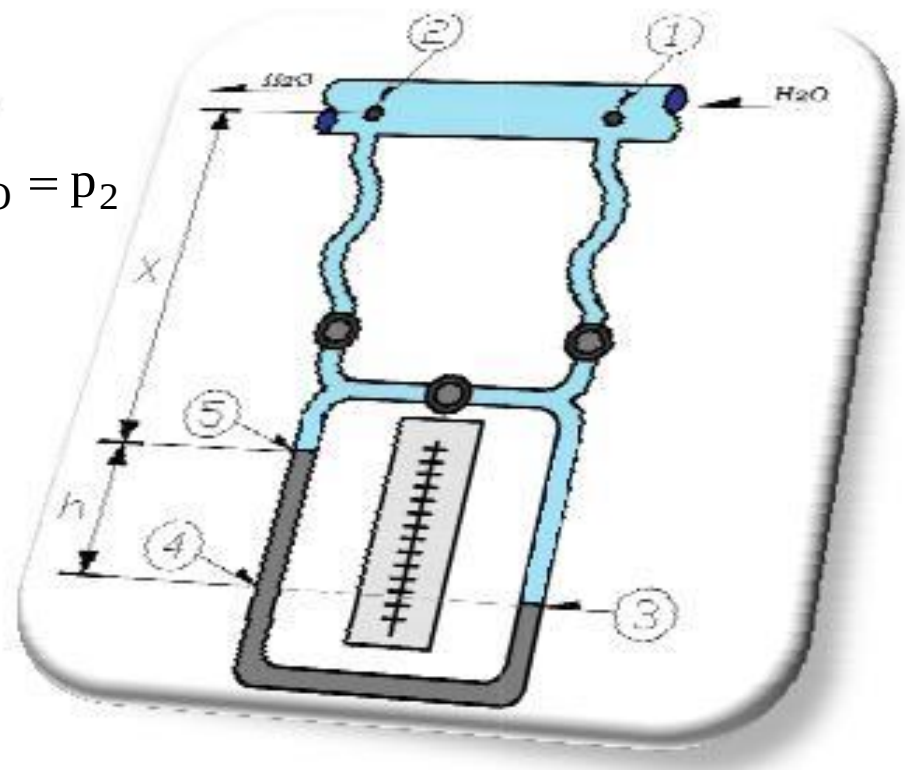


Aplicando-se a equação manométrica ao esboço abaixo, resulta:

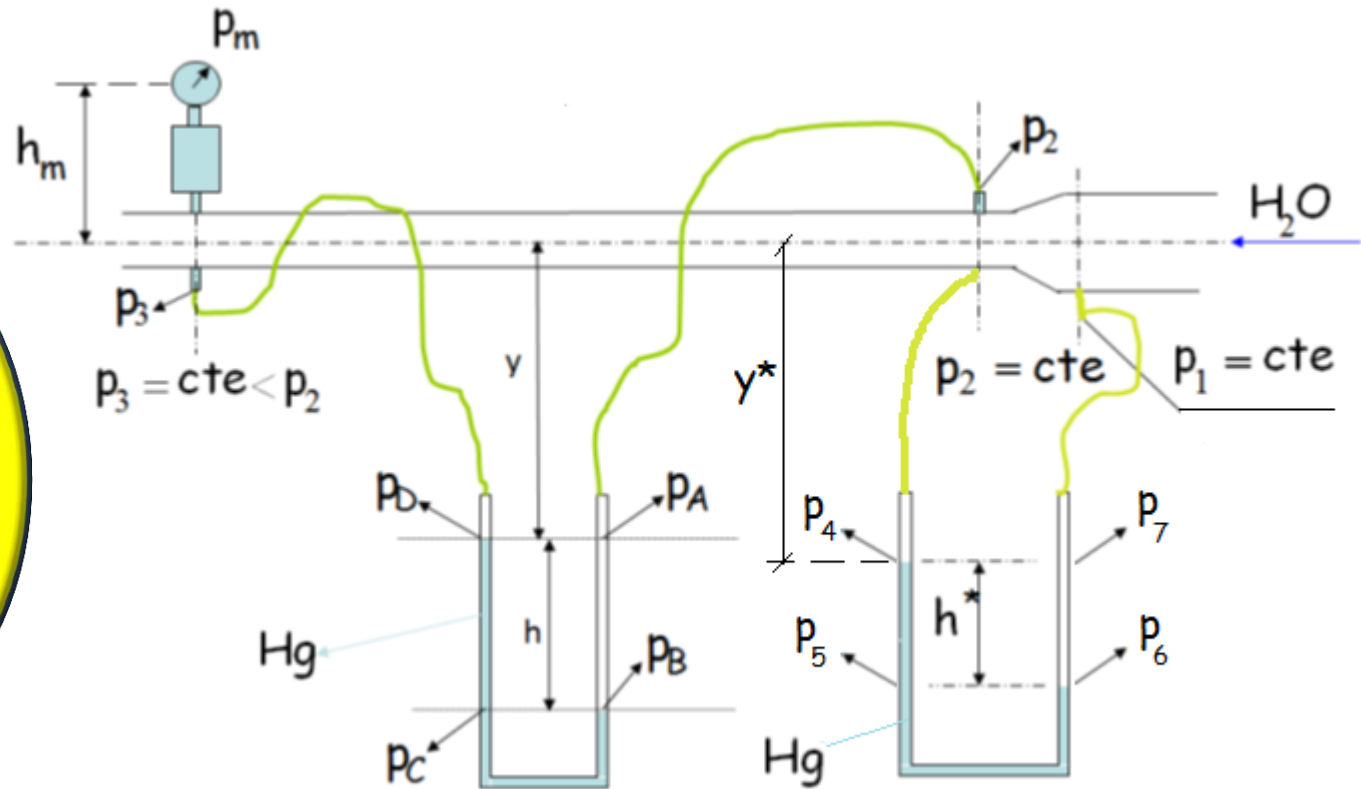
Adotando - se como referência o ponto (1):

$$p_1 + x \times \gamma_{H_2O} + h \times \gamma_{H_2O} - h \times \gamma_{Hg} - x \times \gamma_{H_2O} = p_2$$

$$p_1 - p_2 = h \times (\gamma_{Hg} - \gamma_{H_2O})$$



Com a
origem no
manômetro
metálico
resulta:



$$P_m + \gamma_{\text{água}} \times h_m + h \times \gamma_{\text{Hg}} - h \times \gamma_{\text{H}_2\text{O}} + h^* \times \gamma_{\text{Hg}} - h^* \times \gamma_{\text{H}_2\text{O}} = P_1$$

Assista esta solução no YouTube na página:

<http://www.youtube.com/watch?v=DqyWxYhFSPU&feature=related>