Física II

Profa. Priscila Alves

priscila@demar.eel.usp.br

priscila.tutora.lorena@gmail.com

Programa Resumido

-
- Estática e dinâmica de fluidos;
 - Oscilações e ondas mecânicas;
 - Gases ideais;
 - Temperatura;
 - Calor e
 - Leis da termodinâmica.

Programa

-
- 1) Estática de fluidos: pressão, princípios de Pascal e Arquimedes, tensão superficial, capilaridade;
 - 2) Dinâmica de fluidos: vazão, fluidos ideais, equação da continuidade, equação de Bernoulli, viscosidade, lei de Hagen-Poiseuille;
 - 3) Oscilações: movimento harmônico simples, amortecido e forçado, ressonância;

4) Ondas: transversais e longitudinais, equação de onda, superposição, interferência, ondas estacionárias e ressonância, ondas sonoras, intensidade e nível sonoro, batimentos, efeito Doppler;

5) Temperatura e calor: conceitos, escalas de temperatura, a lei zero da termodinâmica, dilatação térmica, absorção de calor por sólidos e líquidos, calor e trabalho, mecanismos de transferência de calor, gases ideais, calor específico molar de um gás ideal e graus de liberdade;

6) Termodinâmica: primeira lei da termodinâmica, processos reversíveis e irreversíveis, entropia, segunda lei da termodinâmica, máquinas térmicas e eficiência.

Avaliação

Método

NF = A avaliação será composta por **provas, listas, projetos, seminários e outras formas que farão a composição das notas**, sendo estipulada a média final a somatória destas notas (N), com no mínimo duas avaliações, sendo: $(N_1 + \dots + N_n) / n$

Critério

$NF \geq 5,0$.

Norma de Recuperação

$(NF+RC)/2 \geq 5,0$, onde RC é uma prova de recuperação a ser aplicada.

Bibliografia

— — —
NUSSENZVEIG, H.M. Curso de Física Básica. Vol. 2, Edgard Blucher (2008). RESNICK, R.;

HALLIDAY, D. Fundamentos de Física. Vol.2, LTC (2008).

TIPLER, P.; MOSCA, G. Física para Cientistas e Engenheiros. Vol.2, LTC (2008).

SEARS, F. W.; ZEMANSKY, M. W.; YOUNG, H. D.; FREEDMAN, R. A. Física I, Vol. 2, Pearson Addison Wesley (2009). JEWETT Jr, John W.;

SERWAY, Raymond A. Princípios de Física. Vol. 2, Thomson Pioneira (2008).

Critério de avaliação

P1 = Primeira prova

P2 = Segunda prova

NF = Nota final

$$\mathbf{NF = (P1 + P2) / 2}$$

Datas importantes

P1 = 16 de Abril

Vista P1 = 24 de Abril

P2 = 25 de Junho

Vista P2 = 30 de Junho

Aula - Recuperação = 07/07

Recuperação = 09/07

Vista Recuperação = 14/07

Fluido - Principais características

-
- A matéria que se encontra no estado líquido e gasoso é denominada de fluido. O sólido tem a propriedade de resistir a deformação, já o fluido não pode resistir a uma força de deformação o que por consequência irá gerar um movimento.

-
- A deformação é originada por forças de cisalhamento que atuam tangencialmente em relação à superfície.

“Um fluido é uma substância que se deforma continuamente (ou escoar), quando sujeita a uma força de cisalhamento”.

“Se o fluido permanece estático não existirão forças de cisalhamento atuando. Todas as forças devem ser perpendiculares ao plano que atuam”.

Conceitos importantes - Massa específica

- Para determinar a massa específica de um corpo isolamos um pequeno elemento de volume em torno do ponto e medimos sua massa.

$$\rho = \frac{\Delta m}{\Delta V}$$

- Unidade [S.I.] $[\rho] = \left[\frac{kg}{m^3} \right]$
- Dimensão: $[\rho] = ML^{-3}$

-
- Teoricamente, a massa específica é o limite desta razão quando o elemento de volume em torno do ponto zero tende a zero.

$$\rho = \frac{m}{V}$$

- *Peso Específico:*
- É a relação entre o módulo da **força peso por unidade de volume**..

$$P = m \cdot g \text{ sabemos que } \rho = \frac{m}{V} \Rightarrow m = \rho \cdot V \text{ assim:}$$

$$P = \rho \cdot V \cdot g \Rightarrow \frac{P}{V} = \rho \cdot g$$

$$\gamma = \text{Peso Específico} = \frac{P}{V}$$

$$\gamma = \rho \cdot g$$

- É definida como a relação entre a massa específica (ou peso específico) de uma substância e uma massa específica padrão (ou peso específico).
- Para sólidos e líquidos a massa específica padrão corresponde à massa específica máxima da água na pressão atmosférica a uma temperatura de 4 °C.

$$d = \frac{\rho_{FLUIDO}}{\rho_{(ÁGUA A 4^{\circ}C)}} = \frac{\gamma_{FLUIDO}}{\gamma_{(ÁGUA A 4^{\circ}C)}}$$

Pressão - Estática dos fluidos

“Em um fluido estático há força de cisalhamento é nula, desta forma a força entre o fluido e a fronteira atua na direção perpendicular em relação à fronteira”.

-
- A pressão aplicada a um elemento de área do fluido é:

$$p = \frac{\text{Força Normal}}{\text{Área}}$$

- Unidade: $p = \frac{N}{m^2}$

- Dimensão: $[p] = MT^{-2}L^{-1}$

Princípio de Pascal

Demonstração de que a pressão atua igualmente em todas as direções

Teorema de Stevin

Considere um líquido homogêneo e em equilíbrio, com mostra ao lado.

“A diferença de pressão entre dois pontos de um fluido em repouso é igual ao produto do peso específico pela diferença de altura entre os dois pontos”

Consequência da lei de Stevin:

“Todos os pontos de uma mesma superfície horizontal (situados a uma mesma profundidade h) e pertencentes a um mesmo líquido em equilíbrio ficam sujeitos a mesma pressão”

Escalas de pressão e manômetros

- **Pressão atmosférica:**

- Varia com a altitude e as condições climáticas do local.

- **Pressão relativa ou efetiva ou manométrica:**

- É medida em relação a pressão atmosférica. Representa a pressão medida nos manômetros tomando-se como zero a pressão atmosférica.

- **Pressão absoluta:**

- É a pressão medida em relação ao vácuo perfeito.

$$p_{abs} = p_{rel} + p_{atm}$$

- Considerando a pressão efetiva/relativa acima da pressão atmosférica.

– A pressão efetiva será positiva

$$P_{efe} = P_{abs} - P_{atm}$$

EEL - USP

• Considerando a **pressão relativa/efetiva** abaixo a
--- pressão atmosférica.

Pressão

$p_{efe} < 0$ (depressão)

• Como a pressão absoluta sempre será positiva e a pressão efetiva menor que zero, pois é medida em relação a pressão atmosférica..

- Pressão absoluta sempre será positiva.
- Pressão efetiva pode ser positiva ou negativa.

0 Barômetro

Instrumento desenvolvido para aferir a pressão, principalmente a pressão atmosférica.

Existem dois tipos de barômetros:

Mercúrio

Aneroides (metálicos)

Barômetro de Mercúrio: Criado em 1643 por Evangelista Torricelli

$$p_{atm} = p_v + \rho_{Hg}gh$$

Considerando $p_v = 0$,

$$p_{atm} = \rho_{Hg}gh$$

Blaise Pascal em 1648
comprovou que a pressão
do ar diminui com o
aumento da altitude, à
medida que subiu uma
colina de 1478 m.

Barômetro de aneróide: não utiliza o mercúrio e é portátil.

É uma pequena cápsula hermética com um diafragma metálico flexível. A câmara **comprime-se** quando a pressão aumenta e **expande-se** quando a pressão diminui.

II) Manômetros metálicos

Manômetro

Instrumento utilizado para medir pressão em fluidos contidos em um recipiente fechado.

Manômetro analógico.

Manômetro digital.

Manômetro de tubo piezométrico

Tubo aberto na parte superior, conectado na extremidade a um reservatório que contém um líquido a ser medido.

$$p_A = \rho g h_1$$

$$p_B = \rho g h_2$$

Manômetro de tubo em “U”

$$p_B = p_C$$

$$p_B = p_A + \rho g h_1$$

$$p_C = p_{atm} + \rho_{man} g h_2$$

$$p_A + \rho g h_1 = p_{atm} + \rho_{man} g h_2$$

$$p_A = p_{atm} - \rho g h_1 + \rho_{man} g h_2$$

Medição da diferença de pressão - manômetro tipo U

Pressão em C = Pressão em D

$$P_C = P_D$$

$$P_C = P_A + \rho g h_a$$

$$P_D = P_B + \rho g (h_b - h) + \rho_{man} g h$$

$$P_A + \rho g h_a = P_B + \rho g (h_b - h) + \rho_{man} g h$$

$$P_A - P_B = \rho g (h_b - h_a) + (\rho_{man} - \rho) g h$$

Equações manométricas

Analizando a pressão do lado direito (p_D) e depois do lado esquerdo (p_E).

$$p_E = p_A + \gamma_A(h_1 - h_2) + \gamma_M h_2$$

$$p_D = p_B + \gamma_B(h_4 - h_3) + \gamma_M h_3$$

$$p_E = p_D$$

$$p_A + \gamma_A(h_1 - h_2) + \gamma_M h_2 = p_B + \gamma_B(h_4 - h_3) + \gamma_M h_3$$

$$p_A - p_B = \gamma_B(h_4 - h_3) - \gamma_A(h_1 - h_2) + \gamma_M(h_3 - h_2)$$