

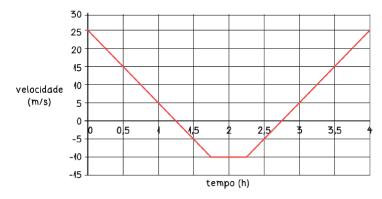
Questões pós-simulado 1

Prof Fernanda Haiduk - 11/05/23

Olá, galerinha do Me Salva! Nesta aula, nós vamos resolver algumas das questões de Física que apareceram no Simulado 1 do Me Salva! Tragam suas dúvidas e bora resolver os exercícios:)

Parte I – Exercício 99

Um motorista de um ônibus de viagem conduz o veículo ao longo de uma estrada plana. Em determinado instante da viagem, por motivos de obras na via, o motorista precisou pegar um retorno e contornar aquela região. Após isso foi possível retomar a viagem. O comportamento da velocidade do ônibus durante o desvio ao longo do tempo é descrito no gráfico.



A partir da análise do gráfico, a distância percorrida pelo ônibus durante as 4 horas corresponde a

$$9 = \frac{\text{DIST}}{\Delta t} \sim \text{DIST} = \frac{V}{\Delta t} = \text{A'REA DO GRAFICO}$$

ATENÇÃO!
$$25 \text{ my}_{3.6} \cdot 3.6 = 90 \text{ km/h}$$

 $\frac{m}{3.6} \cdot \frac{km}{3.6} = 36 \text{ km/h}$







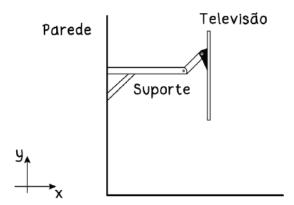






Parte II - Exercício 113

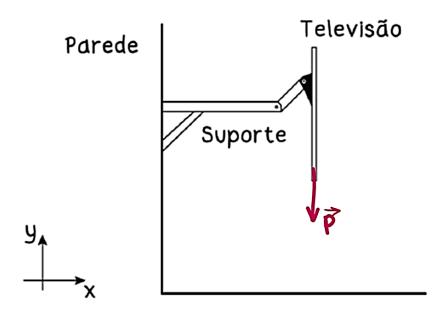
A imagem mostra um suporte para a televisão que é um objeto muito utilizado em diversas residências.



Para realizar a fixação adequada de um suporte, mantendo-o em equilíbrio horizontal, utilizando barras homogêneas fixadas a parede, é necessário considerar a atuação de diversas forças no sistema, além da força peso gerada pela televisão no suporte.

Sobre a orientação dessas forças, a força exercida pela barra inclinada sobre a parede, apresenta componente vertical

- A nula e componente horizontal positiva.
- B positiva e componente horizontal nula.
- negativa e componente horizontal nula.
- D positiva e componente horizontal positiva.
- negativa e componente horizontal negativa.









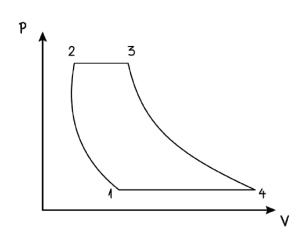






Parte III - Exercício 118

A imagem abaixo corresponde ao Diagrama PV de um ciclo de Brayton ideal fechado, modelo do ciclo amplamente utilizado na aviação e em usinas. Este ciclo apresenta de funcionamento de $1\rightarrow2\rightarrow3\rightarrow4$. Sabe-se que, neste ciclo, os processos de 1→2 e 3→4 são adiabáticos e os processos de 2→3 e 4→1 são isobáricos.



Considere que a quantidade de gás, que se comporta como ideal, utilizada ao longo de um processo seja igual a 5 mols. No ponto 2, a pressão apresentada por este gás é de 2 atm e seu volume é de 63 L. No ponto 3, o gás sofre aumento de temperatura atingindo o valor de 127 ° C.

Diante disto, o gás realiza trabalho no processo de 2→3, em módulo, igual a

Considere:

 $R = 8,3 L \cdot kPa \cdot K^{-1} \cdot mol^{-1}$

1 atm = 10 5 Pa

- **△** 4,0 · 10¹ J.
- **B** 4,0 · 10³ J.
- **G** 5,2 ⋅ 10³ J.
- **●** 4,0 · 10⁶ J.
- **⑤** 5,2 · 106 J.

ATENÇÃO!







mesalvaoficial | mesalvamed | mesalva | mesalvamedicina | mesalvaoficial



Parte IV – Exercício 128

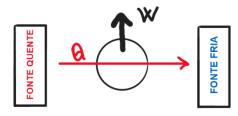
Equipamentos de refrigeração, como as geladeiras, são utilizados para manter a temperatura estável e baixa de forma a garantir o armazenamento de alimentos evitando o surgimento de bolor e ação de bactérias. Esses aparelhos funcionam através do processo de trocas térmicas, sendo que o fluxo de calor ocorre do sistema de maior temperatura para o de menor temperatura, processo possibilitado pelo compressor presente nas geladeiras.

Dessa forma, o funcionamento termodinâmico da geladeira ocorre de forma

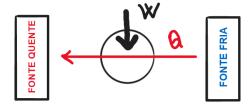
- 🙆 espontânea e obedece a Segunda Lei da Termodinâmica para máquinas térmicas, por apresentar sentido direto de transfe-
- 📵 espontânea e contraria a Segunda Lei da Termodinâmica para máquinas térmicas, por apresentar sentido inverso de transferência de calor.
- G não-espontânea e obedece a Segunda Lei da Termodinâmica para máquinas térmicas, por apresentar sentido direto de transferência de calor.
- D não-espontânea e contraria a Segunda Lei da Termodinâmica para máquinas térmicas, por apresentar sentido inverso de transferência de calor.
- 📵 não-espontânea e obedece a Segunda Lei da Termodinâmica para máquinas térmicas, por apresentar sentido inverso de



Máquina térmica: transforma calor (Q) em trabalho (W) através de um processo espontâneo (calor fluindo da maior para a menor temperatura)



Máquinas refrigeradoras/frigoríficas: transforma trabalho (W) em calor (Q) através de um processo não-espontâneo (calor fluindo da menor para a maior temperatura)



Segunda Lei da Termodinâmica: é impossível transformar todo calor em trabalho, ou seja, nenhuma máquina térmica tem 100% de eficiência, portanto, o rendimento de tais máquinas é sempre inferior a 100%.









