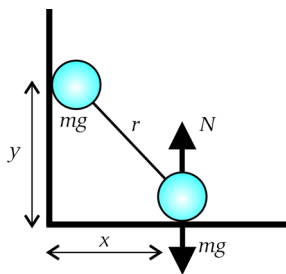


# Problemas Olímpicos

## Soluções dos problemas do número anterior

**1** Cálculo da velocidade da massa inferior de um haltere apoiado em um plano. Como a força normal na massa do topo é nula e a aceleração da massa do topo é nula no instante em que ela perde o contato com a parede, a tensão na barra neste instante é nula. O diagrama de forças para as duas massas está esquematizado abaixo.



A massa de cima tem uma velocidade para baixo dada por  $v = -dy/dt$  e aceleração  $g = -d^2y/dt^2$ , enquanto a massa de baixo tem uma velocidade para a direita  $u = dx/dt$  e aceleração nula. Como o comprimento da barra é fixo,  $y = \sqrt{r^2 - x^2}$ . Assim

$$v = -\frac{dy}{dt} = \frac{x}{\sqrt{r^2 - x^2}} \frac{dx}{dt} = \frac{xu}{y}$$

e

$$g = -\frac{d^2y}{dt^2} = \frac{u}{y} \frac{dx}{dt} - \frac{xu}{y^2} \frac{dy}{dt} = \frac{u^2}{y} + \frac{xuv}{y^2} = \frac{r^2 u^2}{y^3}$$

Da conservação da energia mecânica temos

$$mg(r - y) = \frac{1}{2}m(u^2 + v^2)$$

e então

$$y = \frac{2}{3}r \Rightarrow u = \sqrt{\frac{8gr}{27}}$$

**2** Cálculo da capacidade térmica de um contêiner contendo metade do volume com um mol de gás ideal monoatômico e outra metade com vácuo. Da primeira lei temos que  $dU = dQ - dW$ , sendo  $dU$  a energia interna do gás,  $dQ$  o calor adicionado e  $dW = PdV$  o trabalho feito pelo gás. Para gases monoatômicos sabemos que  $U = (3/2)nRT$ , sendo  $n$  a quantidade de moles do gás, que é fixa,  $R$  a constante dos gases e  $T$  a temperatura absoluta. Assim

$$dU = \frac{3}{2}nRdT.$$

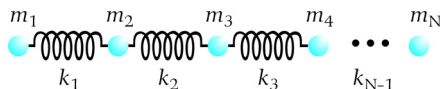
Sendo  $A$  a seção transversal do pistão,  $k$  a constante de mola e  $x$  a distância do pistão ao lado esquerdo do container, o volume do gás será  $V = Ax$  e  $dV = Adx$ . Como a força exercida pela mola é  $kx$ , a pressão do gás é  $P = (k/a)x$  e  $dP = (k/a)dx$ . Portanto, para gás ideal o trabalho será  $dW = PdV = (1/2)nRdT$ , pois  $PdV = VdP$ . Substituindo na equação da primeira lei da termodinâmica, resulta  $(3/2)nRdT = dQ - (1/2)nRdT$ . Como a capacidade térmica é dada por

$C = dQ/dT$ , resulta que para um mol de gás  $C = 2R \cong 16,6$  J/K.

**3** Emissão contínua de radiação eletromagnética por três itens (uma lâmpada incandescente apagada, um radiador de calor ligado e uma forma de gelo). Todos os corpos, qualquer que seja sua temperatura, continuam emitindo radiação eletromagnética. A frequência da radiação emitida varia com a temperatura. A regra é que  $f \propto T$ , sendo  $f$  o pico da frequência emitida e  $T$  a temperatura absoluta do corpo. Os corpos listados têm temperatura relativamente baixa e como consequência a frequência da radiação emitida é baixa – na região do infravermelho. Aumentando-se a temperatura, a radiação emitida pode ser luz visível.

**4** Uma casa pintada de branco e a reflexão da luz solar. Em ambos os casos é uma boa idéia ter a casa pintada de branco. Isso acontece porque a cor branca tem duas propriedades: é um bom refletor e um pobre radiador. Sua boa refletividade é benéfica no verão e sua pobre radiação é benéfica no inverno. Quando a casa é aquecida, por exemplo, ao se ligar uma lareira, sua brancura reduz a radiação emitida para o meio ambiente. Isto mantém o interior mais morno.

1 Considere uma molécula contendo  $N$  átomos com massas  $m_1, m_2, m_3, \dots, m_N$ , respectivamente. Cada átomo está conectado com seu átomo vizinho por meio de ligações químicas. Cada uma dessas ligações pode ser tratada como sendo molas sem massa que obedecem à lei de Hooke, com valores da constante de mola  $k_1, k_2, k_3, \dots, k_{N-1}$ , respectivamente, como mostrado na figura abaixo.



- Determine a força  $F_i$  que atua no  $i$ -ésimo átomo como função de  $x_1, x_2, x_3, \dots, x_N$ .
- Determine a relação entre  $F_1, F_2, F_3, \dots, F_N$ .
- Aplique a relação acima para determinar a relação entre a magnitude dos deslocamentos  $x_1, x_2, x_3, \dots, x_N$  e explique seu significado baseado em conceitos apropriados.

2 Considere um satélite esférico de 1 m de raio que tem sua superfície coberta por uma mesma substância

cia. A temperatura do satélite quando exposto à radiação solar tem o mesmo valor em toda a sua superfície. O satélite está em órbita em torno da Terra, mas não na sombra da Terra. Dados: a temperatura da superfície do Sol,  $T_{sol}$ , é aquela de um corpo negro,  $T_{sol} = 6000$  K. A distância entre o Sol e a Terra é  $R = 1.5 \times 10^{11}$  m. A radiação solar transfere energia térmica para o satélite até que a taxa de energia recebida pelo Sol seja a mesma taxa de energia térmica perdida pelo satélite. Supondo que a radiação de energia de um corpo negro segue a lei de Stefan-Boltzmann, isto é,  $P = \sigma T^4$ ,  $\sigma = 5.67 \times 10^{-8}$   $\text{W.m}^{-2} \text{K}^{-4}$ , e que em primeira aproximação ambos, Sol e satélite, absorvem energia em todas as frequências,

a) Determine a expressão para a temperatura  $T$  do satélite e calcule o valor de  $T$  a partir da expressão obtida.

b) A função de distribuição espectral de um corpo negro segue a lei de Planck, isto é,

$$u(T, f)df = \frac{8\pi k^4 T^4}{c^3 h^3} \frac{x^3}{e^x - 1} dx,$$

sendo  $u(T, f)df$  a densidade de radiação

eletromagnética com frequência entre  $f$  e  $f + \Delta f$ ,  $x = hf/kT$ . A integração do espectro sobre todo intervalo de frequência fornece a potência por unidade de área, dado pela lei de Stefan-Boltzmann. Aplicando este princípio para o satélite, necessitamos diminuir a temperatura do satélite o máximo possível. Para atingir este objetivo, engenheiros espaciais inventaram uma substância que reflete a radiação a partir de certa frequência conhecida como frequência limite. O satélite coberto com esta substância absorve totalmente a radiação de frequências menores do que a frequência limite. Se a frequência limite corresponde à temperatura  $T = hf/k = 1200$  K, aplique o princípio descrito acima para determinar a temperatura do satélite quando coberto com esta substância. Devido à complexidade da integração, basta fornecer resultados aproximados. Dados: constante de Planck,  $h = 6.6 \times 10^{-34}$  J.s; velocidade da luz,  $c = 3.0 \times 10^{10}$  m.s<sup>-1</sup>; constante de Boltzmann,  $k = 1.4 \times 10^{-23}$  J/K. O valor máximo de  $x/(e^x - 1)$  ocorre quando  $x = 2,82$ .



Envie sua solução dos problemas para [djpr@df.ufscar.br](mailto:djpr@df.ufscar.br). Não esqueça de incluir a sua Escola na mensagem. Se estiver correta, você se candidata a uma assinatura gratuita de Física na Escola, além de constar na Lista de Honra da seção Desafios