

$$\lambda = 2.4 \cdot 10^{-5} \, K^{-1}$$
  $T_1 = 15^{\circ} C$   $L_0 = 62.10 \, m$   $\Delta L = 28 \, cm$   $\Delta L$ ?

Per la legge di dilatazione lineare:

azione lineare: 
$$\Delta L = L_o \; \lambda \; (T_2 - T_1) \qquad \Rightarrow \qquad T_2 - T_1 = \frac{\Delta L}{L_o \lambda} \qquad \Rightarrow \qquad T_2 = T_1 + \frac{\Delta L}{L_o \lambda} = \mathbf{2}, \, \mathbf{0} \cdot \mathbf{10^2} \, ^{\circ} \mathbf{C}$$

2. La densità dell'alluminio a 300°C è 2,64  $\cdot$   $10^3$   $kg/m^3$ . Qual è la sua densità a 0,0°C?

$$\rho = 2.64 \cdot 10^3 \ kg/m^3$$
  $T = 300^{\circ}C$   $T_1 = 0.0^{\circ}C$   $\lambda = 2.4 \cdot 10^{-5} \ K^{-1}$   $\rho_1$ ?

Per la legge di dilatazione volumica:

$$\Delta V = V \ 3\lambda \ (T_1 - T)$$
  $\Rightarrow$   $V_1 - V = V \ 3\lambda \ (T_1 - T)$   $\Rightarrow$   $V_1 = V \ (1 + 3\lambda \ (T_1 - T))$ 

Divido entrambi i membri per la massa, che non cambia al variare della temperatura, e poi passo ai reciproci, ottenendo così la densità:

$$\frac{V_1}{m} = \frac{V}{m} \left( 1 + 3\lambda \left( T_1 - T \right) \right) \qquad \Rightarrow \qquad \frac{m}{V_1} = \frac{m}{V \left( 1 + 3\lambda \left( T_1 - T \right) \right)} \qquad \Rightarrow \qquad \rho_1 = \frac{\rho}{1 + 3\lambda \left( T_1 - T \right)} = \mathbf{2,70 \cdot 10^3} \ kg/m^3$$

3. In una vasca da bagno vuoi miscelare acqua a 49,0°C con acqua a 13,0°C per portare la massa complessiva dell'acqua a una temperatura di equilibrio di 36,0°C. La differenza tra le due masse di acqua è 53,0 kg. Trascurando la dispersione di calore tra l'acqua e l'ambiente circostante, quanti chilogrammi di acqua a 49,0°C e a 13,0°C devi miscelare?

$$T_1 = 49.0^{\circ}C$$
  $T_2 = 13.0^{\circ}C$   $T_e = 36.0^{\circ}C$   $m_1 - m_2 = m = 53.0 \text{ kg}$   $m_1$ ?  $m_2$ ?

La quantità di calore ceduta dall'acqua a 49,0°C all'acqua a 13,0°C è uguale, ovvero:

$$Q_1 = -Q_2 \quad \Rightarrow \quad cm_1 (T_e - T_1) = -cm_2 (T_e - T_2) \quad \Rightarrow \quad m_1 = \frac{m_2 (T_2 - T_e)}{T_e - T_1}$$

Conoscendo il totale delle masse, posso ricavare m2:

$$\frac{m_2 (T_2 - T_e)}{T_e - T_1} - m_2 = m \quad \Rightarrow \quad m_2 \frac{T_2 - T_e - T_e + T_1}{T_e - T_1} = m \quad \Rightarrow \quad m_2 = m \frac{T_e - T_1}{T_2 + T_1 - 2 T_e} = 68,9 \text{ kg}$$

$$\Rightarrow \quad m_1 = m + m_2 = 122 \text{ kg}$$

4. Qual è la massa di un oggetto di rame al vengono forniti 359 kJ per trasformarlo dallo stato solido alla temperatura di 1356 K allo stato liquido alla stessa temperatura?

1356 K è la temperatura di fusione del rame, perciò il calore è quello dato dal passaggio di stato:

$$Q = mL_f$$
  $\Rightarrow$   $m = \frac{Q}{L_f} = \frac{359 \, kJ}{205 \, kJ/kg} = 1,75 \, kg$ 

5. Sul piatto di un giradischi è posta una moneta a distanza di 5,9 cm dal centro. Il coefficiente di attrito statico fra la moneta e il piatto è 0,950. Calcola il tempo minimo che può impiegare il piatto a compiere un giro senza che la moneta scivoli su di esso.

$$r = 5.9 \ cm$$
  $\mu = 0.950$   $T$ 

La forza di attrito è quella che vincola la moneta a ruotare sul piatto del giradischi, perciò è uguale alla forza centripeta:

$$F_a = F_c \quad \Rightarrow \quad mg\mu = m\frac{v^2}{r} \quad \Rightarrow \quad v^2 = g\mu r \quad \Rightarrow \quad v = \sqrt{g\mu r} \quad \Rightarrow \quad \frac{2\pi r}{T} = \sqrt{g\mu r} \quad \Rightarrow \quad T = \frac{2\pi r}{\sqrt{g\mu r}} = \mathbf{0}, \mathbf{50} \ \mathbf{s}$$

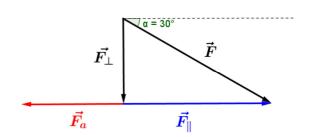
6. Uno slittino di 20,0 kg viene spinto su una superficie orizzontale a velocità costante. La forza applicata allo slittino ha un modulo di 80,0 N e la sua direzione forma un angolo di 30° con la superficie orizzontale. Determina il coefficiente di attrito dinamico tra lo slittino e la superficie.

$$m = 20.0 \ kg$$
  $\alpha = 30^{\circ}$   $F = 80.0 \ N$   $\mu$ ?

Dalla figura, che rappresenta il diagramma delle forze, otteniamo che:

 $F_{\parallel} = F_{\alpha} \implies F \cos \alpha = \mu (mg + F \operatorname{sen} \alpha)$ 

$$\mu = \frac{F \cos \alpha}{mq + F \sin \alpha} = \mathbf{0}, \mathbf{294}$$



7. Due diversi oggetti scambiano calore all'interno di un calorimetro isolato dall'esterno. Sapendo che durante lo scambio non avvengono passaggi di stato e che i due oggetti sono costituiti dallo stesso materiale e hanno uno massa doppia dell'altro, determina la temperatura di equilibrio in funzione delle due temperature di partenza.

$$Q_{1} = -Q_{2} \implies cm_{1} (T_{e} - T_{1}) = -cm_{2} (T_{e} - T_{2}) \implies m (T_{e} - T_{1}) = -2m (T_{e} - T_{2})$$

$$T_{e} - T_{1} = -2 T_{e} + 2 T_{2} \implies 3 T_{e} = 2 T_{2} + T_{1} \implies T_{e} = \frac{2 T_{2} + T_{1}}{3}$$