

Una bottiglia che contiene glicerina ( $\alpha = 0.53 \times 10^{-3}$  °C<sup>-1</sup>) si trova alla temperatura di 12,0 °C. Poi viene riscaldata e durante la fase di riscaldamento il volume della glicerina passa da 1,77 L a 1,88 L.

▶ Calcola la temperatura finale raggiunta dalla glicerina.

$$[1,3 \times 10^2 \, {}^{\circ}\text{C}]$$

$$\Delta V = \alpha V_{0} \Delta T \qquad V = V_{0} (1 + \alpha \Delta T)$$

$$\frac{V}{V_{0}} = 1 + \alpha \Delta T$$

$$\frac{V}{V_{0}} = 1 + \alpha \Delta T$$

$$\Delta T = \left(\frac{V}{V_{0}} - 1\right) \cdot \frac{1}{\alpha} = \frac{1}{0.53 \times 10^{-3}} \cdot \frac{C}{1} = \frac{1}{0.53 \times 10^{-3}} \cdot \frac{C}{1$$

