

$$l - l_0 = l_0 \lambda \Delta t$$
 $l = l_0 + l_0 \lambda \Delta t$

LUNGHERRA

FINALE

 $l = l_0 (1 + \lambda \Delta t)$

15 PROBLEMA GUIDATO

Un viadotto di cemento è lungo 1,500 km in inverno a una temperatura di –10,0 °C. In estate la temperatura del cemento raggiunge il valore di 40,0 °C.

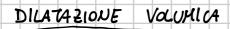
▶ Calcola la lunghezza del viadotto in estate.

$$[1,501 \times 10^3 \,\mathrm{m}]$$

$$\lambda = 1.43 \times 10^{-5} \, ^{\circ}\text{C}^{-1}$$
 per il cemento

$$l = l_o(1 + \lambda \Delta t) = (1,500 \times 10^3 \text{ m}) (1 + (1,43 \times 10^{-5} \text{ C}^{-1}) (50,0 \text{ C})) =$$

$$= 1,50107... \times 10^3 \text{ m} \simeq 1,501 \times 10^3 \text{ m}$$



DILATAZIONE TERMICA

VOLUME
$$V = \times (1 + \lambda \Delta t) \cdot y (1 + \lambda \Delta t) \cdot z (1 + \lambda \Delta t) = EINALE$$

$$= \sqrt[4]{0} \cdot \left(1 + 3\lambda \Delta t + 3\lambda^2 \Delta t^2 + \lambda^3 \Delta t^3\right) =$$

TRASCURABILI PERCUE $\lambda^2 = \lambda^3$ South

- Una colonna di mercurio ha un volume di 10,0 alla temperatura di 273 K. Il coefficiente di dilatazione <u>volumica</u> del mercurio è $182 \times 10^{-6} \, \mathrm{K^{-1}}$.
 - Di quanto aumenta il volume del mercurio se la sua temperatura sale a 373 K?

 $[0,182 \text{ cm}^3]$

$$\Delta V = V_0 (3\lambda) \Delta t = (100 \text{ cm}^3) (182 \times 10^{-6} \text{ K}^{-1}) (100 \text{ K}) =$$