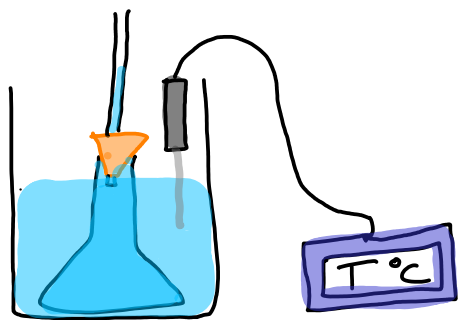


# La dilatazione termica dell'acqua

①

Il volume dell'acqua, al di sopra dei  $4^{\circ}\text{C}$ , aumenta secondo la legge lineare  $\Delta V = \alpha V \Delta t$  dove  $\Delta V$  è l'incremento di volume,  $\alpha$  il coefficiente di dilatazione volumica dell'acqua,  $V$  il volume e  $\Delta t$  l'incremento di temperatura.

Misurando il volume dell'acqua a temperature diverse si può stimare il coefficiente  $\alpha$ :  $\alpha = \frac{1}{V} \cdot \frac{\Delta V}{\Delta t}$



Si aspetta che l'acqua all'interno della benta si porti alla stessa temperatura

②

del bagno in cui è immersa, poi si misura il livello dell'acqua nel tubo di vetro.

Nota l'area  $A$  della sezione del tubo si possono calcolare le variazioni di volume dell'acqua.

$$A = \pi \frac{d^2}{4} = \pi \cdot \frac{0,33^2}{4} \text{ cm}^2 = 0,0855 \text{ cm}^2, \quad \Delta V = A \cdot \Delta \ell$$

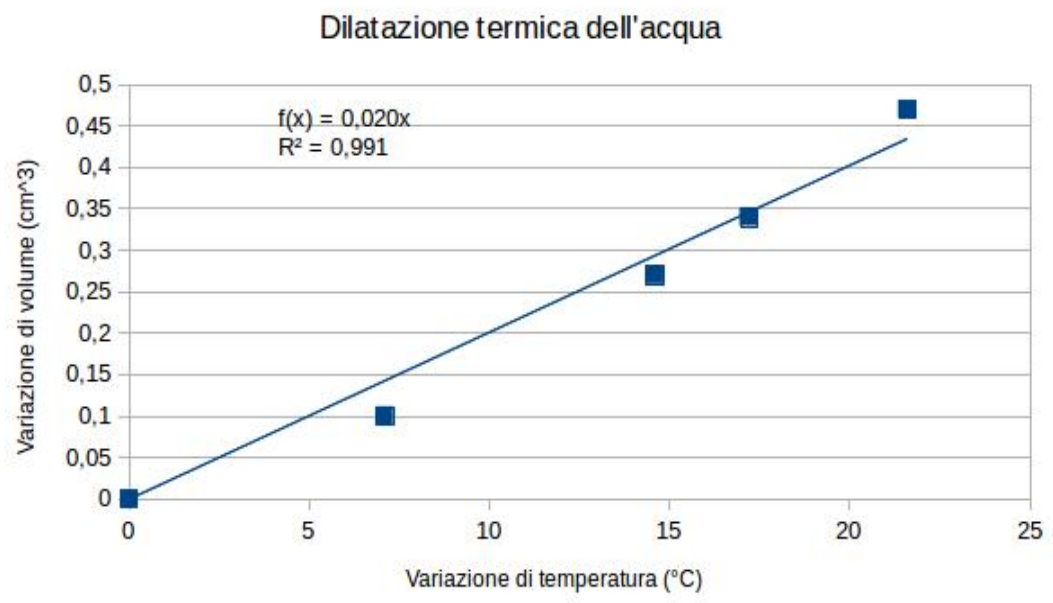
Ecco alcuni dati campione

Volume d'acqua  $V = 65 \text{ cm}^3$

Temperatura iniziale  $21,4^\circ \text{C}$

$t(^{\circ}\text{C})$	$\Delta t(^{\circ}\text{C})$	$\Delta \ell (\text{cm})$	$\Delta V (\text{cm}^3)$
21,4	0	0	0
28,5	7,1	1,2	0,10
36,0	14,6	3,2	0,27
38,6	17,2	4,0	0,34
43,0	21,6	5,6	0,47

Dall'analisi dei dati con il foglio elettronico si ottiene per il rapporto  $\frac{\Delta V}{\Delta t}$  un valore stimato di  $0,020 \frac{cm^3}{^\circ C}$



Per il valore di  $\alpha$  si ottiene :

$$\alpha = \frac{1}{V} \cdot \frac{\Delta V}{\Delta t} = \frac{1}{65} \cdot 0,020 \text{ } ^\circ C^{-1} = 3,1 \cdot 10^{-4} \text{ } ^\circ C^{-1}$$

Il valore effettivo  $\bar{\alpha}$  di  $2,1 \cdot 10^{-4} \text{ } ^\circ C^{-1}$ .

La differenza  $\bar{\alpha}$  dovuta allo scarso isolamento termico del sistema.

L'ordine di grandezza  $\bar{\alpha}$  comunque corretto.