

Laboratorio di Fisica 1

R11: Calorimetro ad azoto liquido

Gruppo 15: Bergamaschi Riccardo, Graiani Elia, Moglia Simone

14/05/2024 – 21/05/2024

Sommario

Mediante un calorimetro ad azoto liquido, il gruppo di lavoro ha misurato i calori specifici di quattro campioni; preliminarmente, è stato necessario determinare il calore latente di vaporizzazione dell'azoto.

0 Materiali e strumenti di misura utilizzati

Strumento di misura	Soglia	Portata	Sensibilità
Amperometro	0.001 A	N./A.	0.001 A
Voltmetro	0.01 V	N./A.	0.01 V
Cronometro	0.01 s	99.99 s	0.01 s
Bilancia di precisione	0.01 g	4000.0 g	0.01 g ¹

Altro	Descrizione/Note
Calorimetro	Quasi adiabatico, dotato di un coperchio con un foro centrale per potervi immergere i materiali e permettere la fuoriuscita dell'azoto gassoso.
Azoto liquido	Contenuto nel calorimetro
Resistenza	Fissata all'interno del coperchio, fornisce calore all'azoto liquido.
Videocamera	Utilizzata per acquisire i dati mostrati dal cronometro e della bilancia di precisione contemporaneamente.
Generatore	Fornisce corrente elettrica al circuito, composto dall'amperometro (collegato in serie) e da voltmetro e resistenza (collegati in parallelo).
Quattro campioni metallici noti	Li chiameremo Ξ , Δ , \aleph , ∇ .

¹Per misure superiori a 2000.00 g, la sensibilità è 0.1 g

1 Misura del calore latente di vaporizzazione dell'azoto

1.1 Esperienza e procedimento di misura

1. Posto il calorimetro sopra alla bilancia di precisione, avviamo l'acquisizione del filmato.
2. Dopo almeno una decina di secondi, accendiamo il generatore in modo da fornire calore all'azoto per mezzo della resistenza.
3. Mediante il voltmetro e l'amperometro, misuriamo, rispettivamente, la differenza di potenziale (ΔV) ai capi della resistenza e l'intensità di corrente (i) sviluppate dal generatore¹.
4. Passato circa un minuto, spegniamo il generatore per interrompere lo scambio di calore e, dopo almeno un'altra decina di secondi, terminiamo la registrazione del filmato.

Il gruppo di lavoro ha effettuato questi passaggi due volte: la prima, chiudendo il foro del coperchio con un tappo; la seconda, lasciandolo aperto.

1.2 Analisi dei dati raccolti

Essendo l'azoto a temperatura di ebollizione, possiamo esprimere la quantità di calore assorbito (δQ) in un intervallo di tempo Δt in funzione della massa di azoto evaporata ($-\Delta m$):

$$\delta Q = -\lambda_{\text{vap}} \Delta m$$

dove la costante λ_{vap} è detta "calore latente di vaporizzazione".

Assumendo le dispersioni di energia trascurabili, possiamo considerare δQ pari al calore sviluppato dalla resistenza per effetto Joule. Vale allora:

$$\delta Q = \mathcal{P} \cdot \Delta t = i \cdot \Delta V \cdot \Delta t$$

da cui:

$$\lambda_{\text{vap}} = \frac{i \cdot \Delta V \cdot \Delta t}{-\Delta m} = \frac{i \cdot \Delta V}{-\gamma} \quad \text{avendo posto} \quad \gamma = \frac{\Delta m}{\Delta t}.$$

Visionando il filmato, il gruppo di lavoro ha raccolto, a intervalli di tempo regolari, la misura della massa di azoto liquido indicata dalla bilancia.

Chiaramente, non essendo il calorimetro perfettamente adiabatico, la massa di azoto diminuisce anche quando la resistenza è spenta. Per tenere conto di questo errore sistematico, abbiamo effettuato tre regressioni lineari (con coefficienti angolari $\alpha_1, \beta, \alpha_2$) sui dati raccolti, rispettivamente prima, durante e dopo lo scambio di calore con la resistenza. Abbiamo quindi calcolato:

$$\gamma = \beta - \frac{\alpha_1 + \alpha_2}{2}.$$

¹In entrambe le misurazioni, abbiamo rilevato $\Delta V = (3.27 \pm 0.01) \text{ V}$ e $i = (1.636 \pm 0.001) \text{ A}$.

Di seguito riportiamo graficamente i dati acquisiti, accompagnati dalle rette di regressione e dai valori di γ e λ_{vap} calcolati.

Nota. La struttura di entrambi i grafici è la seguente:

- in blu, i dati raccolti con la resistenza accesa e la relativa retta di regressione (la cui zona di incertezza, estremamente ridotta, è rappresentata in azzurro);
- in rosso, i dati raccolti con la resistenza spenta e le rispettive rette di regressione (le cui zone di incertezza sono rappresentate in rosa);
- sono inoltre riportate le barre di errore, tuttavia così ridotte da risultare invisibili.

1.2.1 Prima acquisizione: foro chiuso

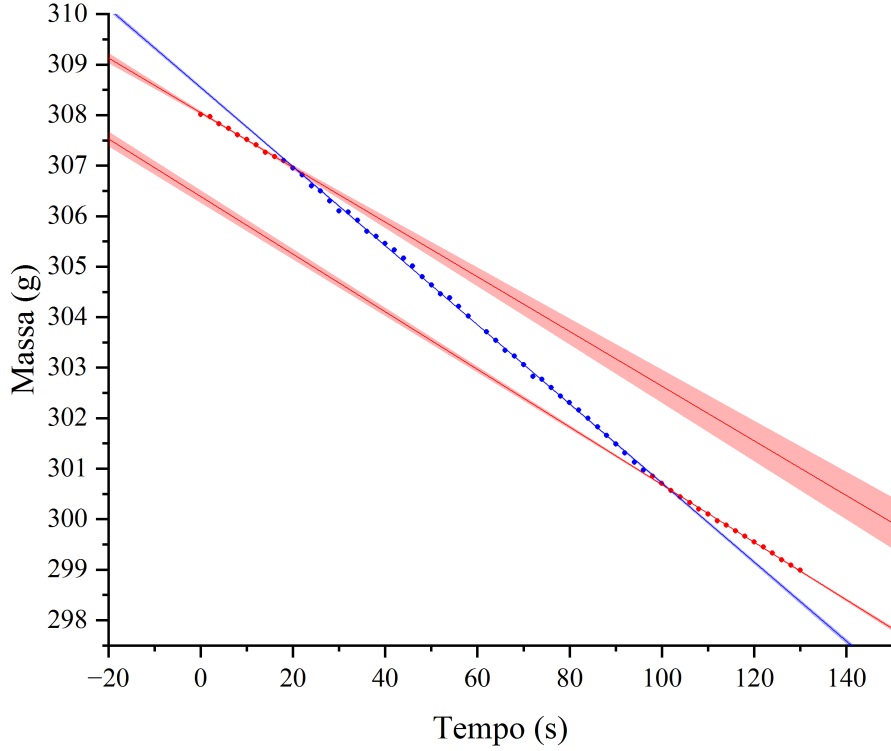


$$\alpha_{1,\text{chiuso}} = (-59.2 \pm 0.5) \cdot 10^{-6} \text{ kg/s} \quad \beta_{\text{chiuso}} = (-83.06 \pm 0.05) \cdot 10^{-6} \text{ kg/s}$$

$$\alpha_{2,\text{chiuso}} = (-71.3 \pm 0.5) \cdot 10^{-6} \text{ kg/s} \quad \gamma_{\text{chiuso}} = (-17.8 \pm 0.6) \cdot 10^{-6} \text{ kg/s}$$

$$\lambda_{\text{vap,chiuso}} = (3.00 \pm 0.11) \cdot 10^5 \text{ J/kg}$$

1.2.2 Seconda acquisizione: foro aperto



$$\alpha_{1,\text{aperto}} = (-54.1 \pm 0.6) \cdot 10^{-6} \text{ kg/s} \quad \beta_{\text{aperto}} = (-78.28 \pm 0.07) \cdot 10^{-6} \text{ kg/s}$$

$$\alpha_{2,\text{aperto}} = (-57.0 \pm 0.2) \cdot 10^{-6} \text{ kg/s} \quad \gamma_{\text{aperto}} = (-22.7 \pm 0.5) \cdot 10^{-6} \text{ kg/s}$$

$$\lambda_{\text{vap,aperto}} = (2.35 \pm 0.06) \cdot 10^5 \text{ J/kg}$$

1.3 Conclusioni

Confrontando i due valori di λ_{vap} così ottenuti con il valore atteso $\lambda_{\text{vap,atteso}} = (1.9856 \pm 0.0001) \cdot 10^5 \text{ J/kg}$, possiamo osservare che nessuno dei due risulta compatibile con quest'ultimo.

Per quanto riguarda $\lambda_{\text{vap,chiuso}}$, il gruppo di lavoro ritiene che la presenza del tappo abbia impedito a una parte significativa dell'azoto gassoso di fuoriuscire dal sistema, portando la bilancia a misurare, in ogni momento, una massa di azoto superiore a quella ancora in fase liquida. Ma, soprattutto, la variazione di massa rispetto al tempo misurata mediante la retta di regressione è risultata essere minore di quella effettiva, portandoci a sovrastimare λ_{vap} (ricordiamo che γ è al denominatore).

Questa ipotesi è coerente col fatto che $\lambda_{\text{vap,aperto}}$, pur risultando anch'esso non compatibile, si avvicina di più al valore di $\lambda_{\text{vap,atteso}}$.

Invece, riguardo a $\lambda_{\text{vap,aperto}}$, il gruppo di lavoro ritiene che, durante l'esperienza, la resistenza non fosse completamente immersa nell'azoto liquido: di conseguenza, parte del calore sviluppato per effetto Joule è stato disperso, probabilmente assorbito dall'azoto già in fase gassosa. Di conseguenza, nell'analisi di cui sopra il calore assorbito dall'azoto è stato sovrastimato e, con esso, anche λ_{vap} .

Questa ipotesi è sostenuta dal fatto che, come è possibile osservare dal grafico, la massa totale iniziale di azoto si aggirava attorno ai 308 g, quando il calorimetro ne avrebbe potuto contenere ben di più.

2 Misura dei calori specifici dei campioni

2.1 Esperienza e procedimento di misura

Per ogni campione:

1. Ne misuriamo la massa μ mediante la bilancia di precisione.
2. Dopo aver posizionato il calorimetro sopra alla bilancia di precisione, avviamo l'acquisizione del filmato.
3. Dopo circa una decina di secondi, inseriamo il campione nel calorimetro tramite il foro nel coperchio, fissandolo con il tappo.
4. Attesi non meno di due minuti, per assicurarci che lo scambio di calore con l'azoto sia terminato da almeno una decina di secondi, interrompiamo la registrazione.

2.2 Analisi dei dati raccolti

Analogamente a quanto detto prima, possiamo esprimere la quantità di calore assorbito dall'azoto come:

$$\delta Q = -\lambda_{\text{vap}} \Delta m.$$

Assumendo le dispersioni di energia trascurabili, possiamo considerare δQ pari al calore ceduto dal campione, che passa da temperatura ambiente $T_{\text{amb}} = (25 \pm 1)^\circ\text{C}$ alla temperatura di equilibrio $T_{\text{eq}} = T_{\text{eb,azoto}} = -195.80^\circ\text{C}$. Vale allora²:

$$\delta Q = c \mu \Delta T \quad \text{con} \quad \Delta T = T_{\text{amb}} - T_{\text{eb,azoto}} = (221 \pm 1) \text{ K},$$

dove μ è la massa del campione.

²In realtà il calore specifico $c(T)$ di un materiale dipende dalla temperatura, mentre qua lo stiamo trattando come costante: in questa sede, con il simbolo c indicheremo infatti una stima della "media" di $c(T)$ sull'intervallo di temperature considerato $[T_{\text{eb,azoto}}, T_{\text{amb}}]$.

Risolvendo in c si ottiene:

$$c = -\frac{\lambda_{\text{vap}} \Delta m}{\mu \Delta T} = -\frac{\lambda_{\text{vap}} \gamma \Delta t}{\mu \Delta T} \quad \text{avendo posto} \quad \gamma = \frac{\Delta m}{\Delta t}.$$

Visionando il filmato, il gruppo di lavoro ha raccolto, a intervalli di tempo regolari, la misura della massa del sistema indicata dalla bilancia.

Il valore di γ è stato quindi calcolato come nella prima parte dell'esperienza:

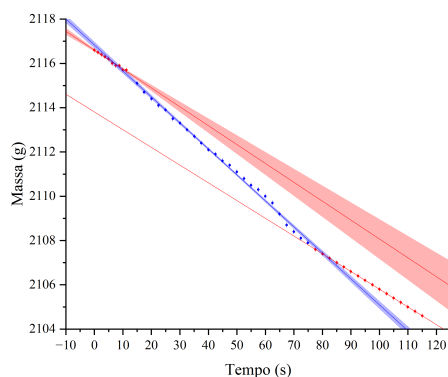
$$\gamma = \beta - \frac{\alpha_1 + \alpha_2}{2}.$$

Δt , l'intervallo di tempo dello scambio di calore, è stato invece calcolato come differenza fra i valori indicati dal cronometro nell'istante di termine dello scambio di calore (individuabile dal grafico) e nel momento di immersione del campione nel calorimetro (stimabile, con un certo errore, sulla base del filmato).

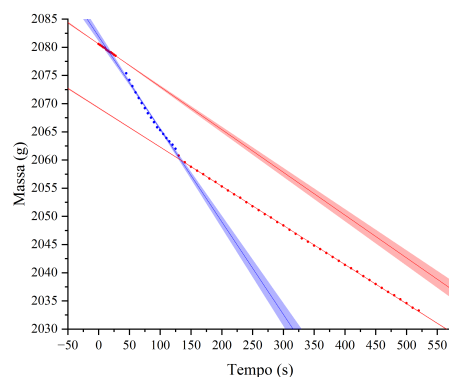
Di seguito riportiamo graficamente i dati acquisiti, accompagnati dalle rette di regressione e dai valori di γ e Δt ottenuti.

Nota. La struttura di entrambi i grafici è la seguente:

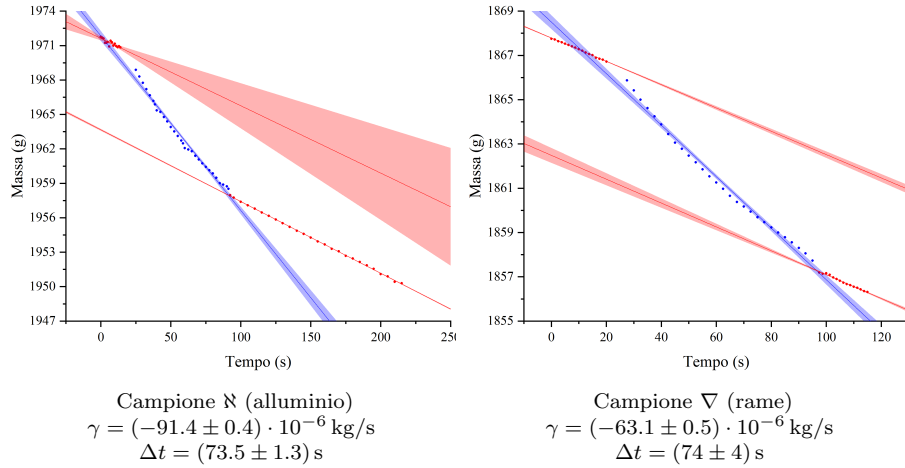
- in blu, i dati raccolti durante lo scambio di calore e la relativa retta di regressione (la cui zona di incertezza, estremamente ridotta, è rappresentata in azzurro);
- in rosso, i dati raccolti prima e dopo lo scambio di calore e le rispettive rette di regressione (le cui zone di incertezza sono rappresentate in rosa);
- sono inoltre riportate le barre di errore, tuttavia così ridotte da risultare invisibili.



Campione Ξ (piombo)
 $\gamma = (-35 \pm 7) \cdot 10^{-6} \text{ kg/s}$
 $\Delta t = (62 \pm 3) \text{ s}$



Campione Δ (ottone)
 $\gamma = (-92 \pm 3) \cdot 10^{-6} \text{ kg/s}$
 $\Delta t = (90 \pm 5) \text{ s}$



Riportiamo ora, per ogni campione, il valore di c calcolato (c_{mis}), accompagnato dalla relativa massa (μ), a confronto con quello atteso (c_{att}).

Nota. Per il calcolo di c abbiamo sempre utilizzato $\lambda_{\text{vap}} = \lambda_{\text{vap, chiuso}}$: infatti, non essendo quest'ultimo compatibile con $\lambda_{\text{vap, atteso}}$, esso tiene conto degli errori sistematici legati all'aver lasciato chiuso il foro nel coperchio del calorimetro.

	Materiale	μ (g)	c_{mis} ($\text{J kg}^{-1} \text{K}^{-1}$)	c_{att} ($\text{J kg}^{-1} \text{K}^{-1}$)
Ξ	Piombo	15.55 ± 0.01	107 ± 30	130 ± 1
Δ	Ottone	28.73 ± 0.01	391 ± 53	377 ± 1
\aleph	Alluminio	10.46 ± 0.01	876 ± 62	880 ± 1
∇	Rame	27.25 ± 0.01	408 ± 44	385 ± 1

2.3 Conclusioni

Come è possibile osservare facilmente dai dati sopra riportati, per tutti i campioni c_{mis} è risultato abbondantemente compatibile con c_{att} .

Possiamo pertanto concludere che l'esperienza ha avuto successo.