



RELAZIONE DI LABORATORIO

TITOLO

Differenza tra calore e temperatura.

SCOPO DELL'ESPERIENZA

Verificare la differenza tra temperatura e calore.

ATTREZZATURE

- Becco Bunsen;
- Treppiede;
- Reticella spargifiamma;
- Termometro con intervallo 0 - 100°C;
- Becher da 500 mL;
- Cronometro.

MATERIALI E REAGENTI

- Acqua distillata.

PROCEDIMENTO

- Porre 100 mL di acqua distillata nel becher e annotare la temperatura iniziale.
- Riscaldare mediante la fiamma di un Bunsen l'acqua contenuta nel becher.
- Al momento dell'inizio del riscaldamento, azionare il cronometro.
- Raggiunta l'ebollizione (100°C), prendere nota del tempo trascorso.
- Senza modificare il flusso di gas in uscita dal becco Bunsen, ripetere il procedimento sopra citato, ponendo nel becher rispettivamente 200 mL e infine 400 mL di acqua.
- Annotare tutti i tempi.

ELABORAZIONE DEI DATI E ANALISI

Compilare la seguente tabella:

Quantità di acqua (g)	Tempo impiegato per raggiungere l'ebollizione (s)
100
200
400

CONCLUSIONI

Pur raggiungendo la medesima temperatura (100°C) è stato necessario somministrare ai tre campioni di acqua quantità diverse di calore.

Infatti, il tempo necessario per raggiungere la temperatura di ebollizione aumenta all'aumentare della quantità in grammi di acqua riscaldata.



RELAZIONE DI LABORATORIO

Testo adattato da: <https://www.chimica-online.it/laboratorio/calore-temperatura.htm>

