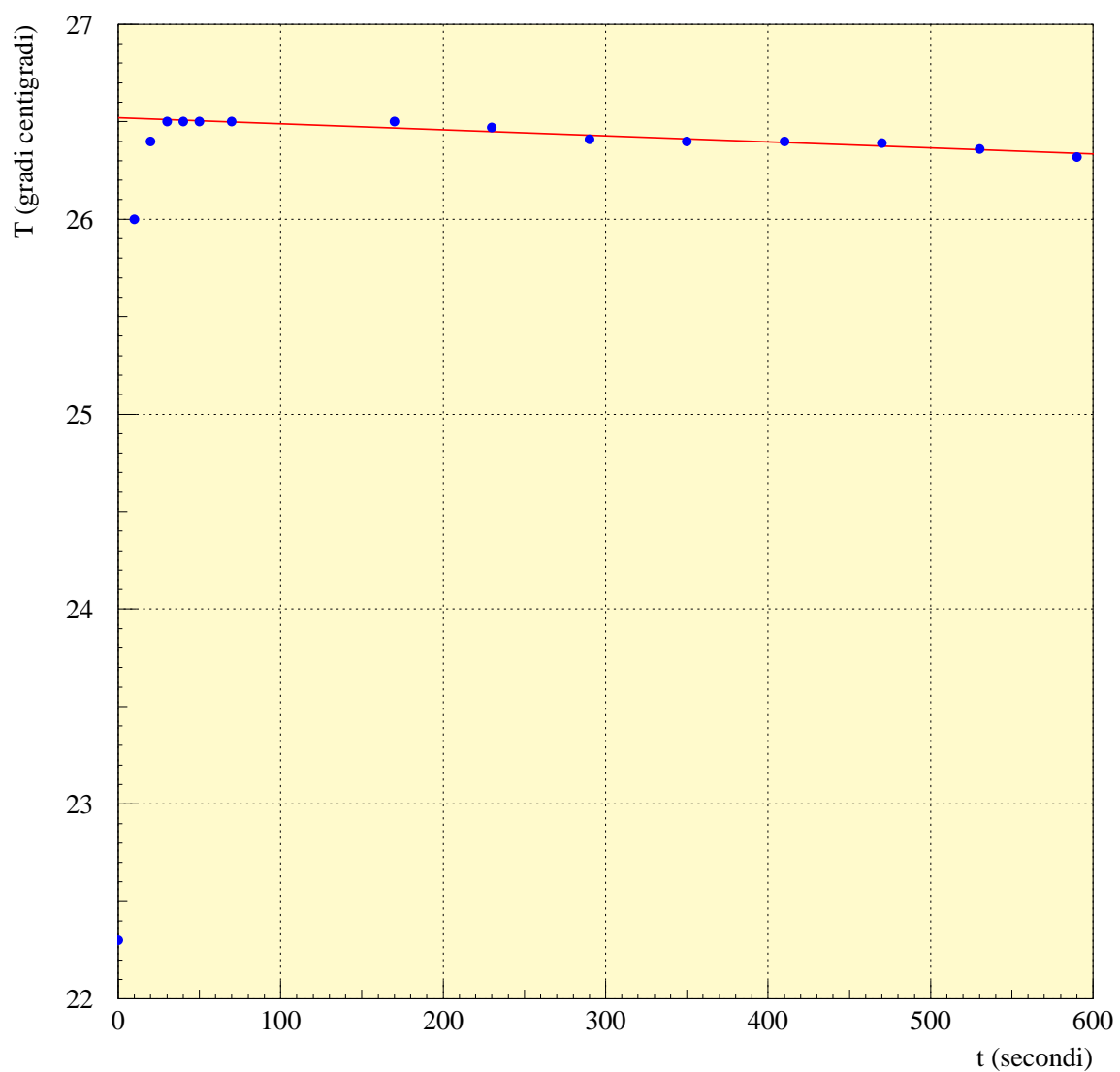


Calore specifico di un corpo solido

- Si pesa il campione;
- si introduce il campione nel riscaldatore;
- si pesa il vaso calorimetrico (con l'agitatore);
- si riempie a metà il vaso calorimetrico con acqua distillata;
- si pesa il vaso calorimetrico (con l'agitatore e l'acqua distillata);
- si ricompone il calorimetro.
- Quando il campione è alla temperatura finale:
 - ▷ si prende nota della temperatura ambiente T_0 e di quella del campione T_1 ;
 - ▷ si introduce **rapidamente** e **senza toccarlo direttamente** il campione nel calorimetro;
 - ▷ si avvia il cronometro;
 - ▶ **si agita.**
- Si prende nota di $T = T(t)$: ogni 15'' fino al massimo, e ogni 30'' dopo.
- Si termina quando la temperatura è scesa di **0.2°C** al di sotto del massimo valore osservato.

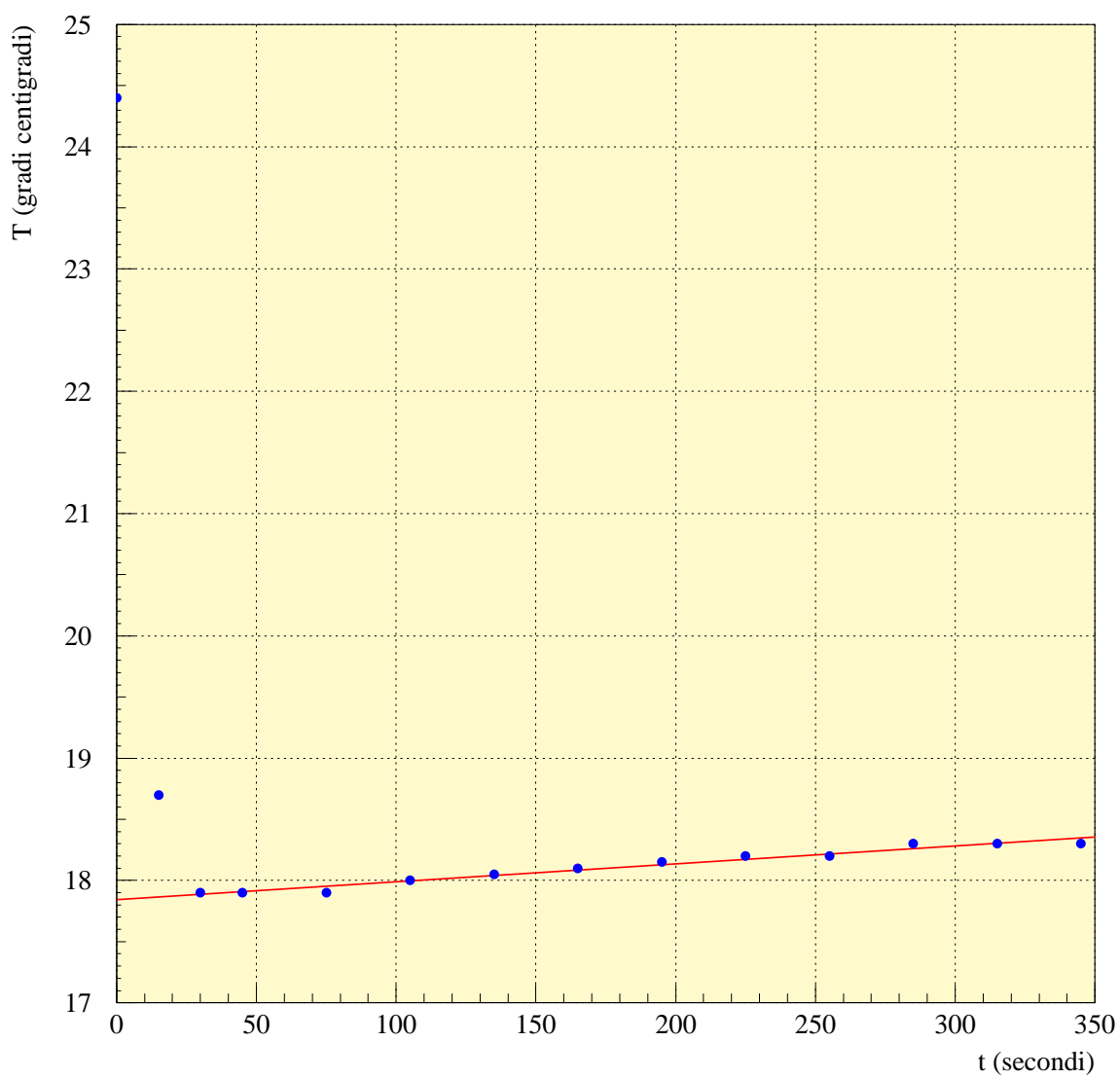
Grafico della temperatura in funzione del tempo (calore specifico)



Calore di fusione del ghiaccio

- Si pesa il vaso calorimetrico (con l'agitatore);
- si riempie il vaso calorimetrico di acqua distillata (metà circa, o poco più);
- si pesa il vaso calorimetrico (con l'agitatore e l'acqua distillata);
- si ricompone il calorimetro;
- si prende nota della temperatura ambiente T_0 ;
- si introducono uno o due cubetti di ghiaccio nel calorimetro, dopo averli asciugati; e, contemporaneamente:
 - ▷ si avvia il cronometro;
 - ▶ **si agita.**
- Si prende nota di $T = T(t)$:
 - ▷ ogni 15'' fino al minimo;
 - ▷ ogni 30'' dopo il minimo;
 - ▷ si termina quando la temperatura è salita di 0.3°C al di sopra del minimo.

Grafico della temperatura
in funzione del tempo
(calore di fusione)



Slide orientata “landscape”

Una slide orientata landscape.