

Capacidade térmica é a propriedade de um corpo que mede a quantidade de calor necessária para variar sua temperatura em 1°C .

$$C = \frac{Q}{\Delta T} \begin{cases} Q - \text{calor} \\ \Delta T - \text{variação de temperatura} \end{cases}$$

capacidade térmica

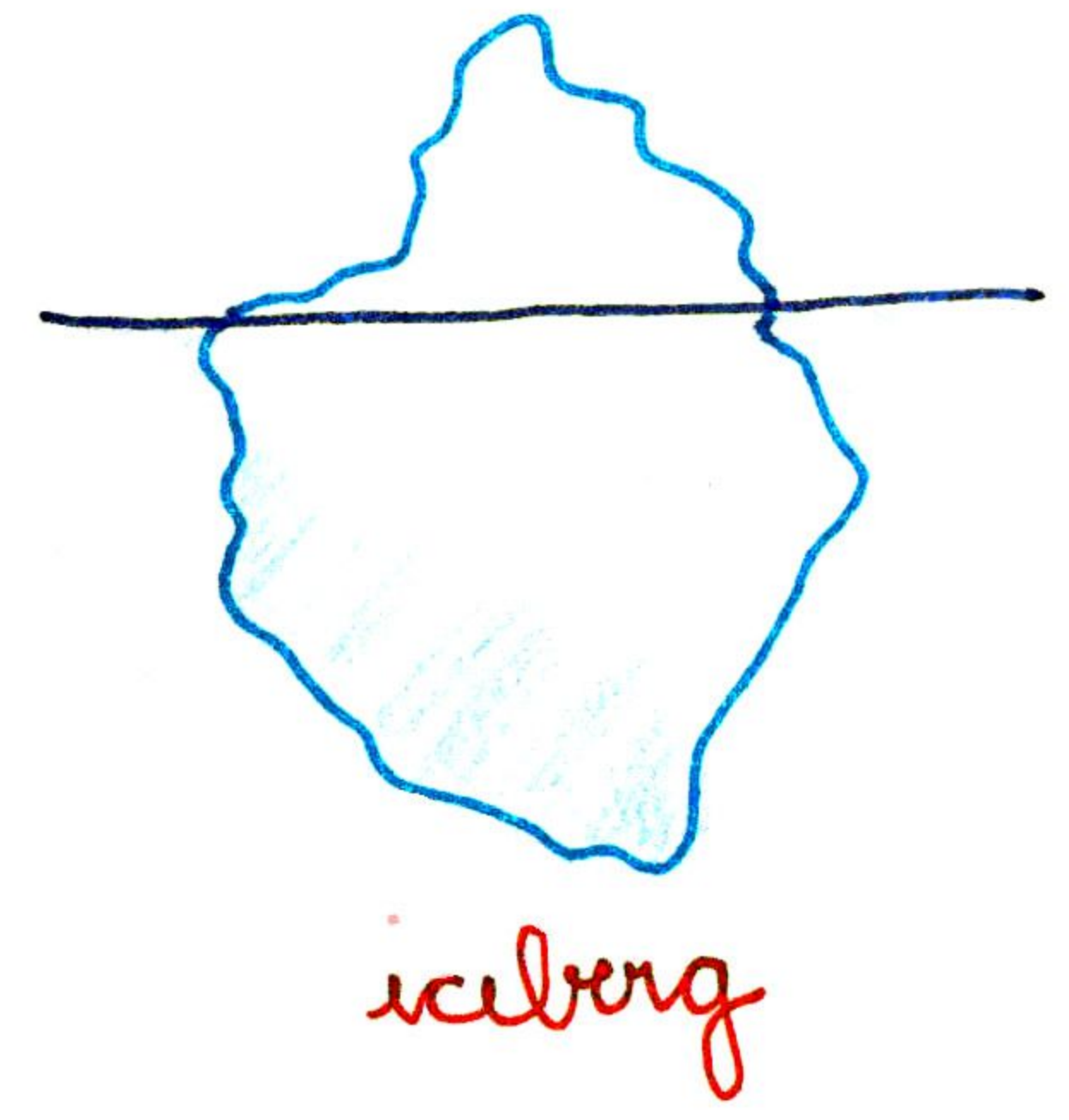
Corpos com grandes capacidades térmicas são chamados de reservatórios térmicos.

Sua unidade no SI é o J/K , mas é comum o uso da $\text{cal}/^{\circ}\text{C}$.

Capacidade térmica

A capacidade térmica de um corpo depende de sua massa e calor específico.

$$C = m \cdot c \begin{cases} m - \text{massa do corpo} \\ c - \text{calor específico} \end{cases}$$



Um iceberg precisa trocar uma imensa quantidade de calor para variar sua temperatura em 1°C .