

## La chilocaloria

In alcuni settori (apporto calorico degli alimenti, riscaldamento degli edifici ecc.) per misurare la quantità di calore è ancora usata la chilocaloria, anche se non fa parte del S.I.

La chilocaloria (simbolo: kcal) corrisponde alla quantità di calore necessaria per aumentare di 1 °C (da 14,5 °C a 15,5 °C) un chilogrammo di acqua distillata, alla pressione atmosferica. L'equivalenza tra chilocaloria e kilojoule è la seguente:

$$1 \text{ kcal} = 4,186 \text{ kJ}$$

Per quanto riguarda la capacità termica massica avremo quindi:

$$1 \frac{\text{kJ}}{\text{kg} \cdot \text{K}} \approx 0,239 \frac{\text{kcal}}{\text{kg} \cdot ^\circ\text{C}}$$

$$1 \frac{\text{kcal}}{\text{kg} \cdot ^\circ\text{C}} \approx 4,186 \frac{\text{kJ}}{\text{kg} \cdot \text{K}}$$