

Es. n° 1

$$Q = 334 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}} \cdot 5,00 \text{ kg} = 1,67 \cdot 10^3 \text{ kJ}$$

Es. n° 2

$$T = 253,15 \text{ K} \Rightarrow \text{STATO LIQUIDO}$$

Es. n° 3

$$Q = 2000 \text{ g} \cdot (45 - 15)^\circ\text{C} \cdot 4,18 \text{ J} \cdot \text{g}^{-1} = 2,5 \cdot 10^5 \text{ J}$$

Es. n° 4

$$m = d \cdot V = 2,7 \cdot 10^3 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3} \cdot (1,2 \text{ m})^3 = 4,7 \cdot 10^3 \text{ kg}$$

#### Esercizio n° 5

La sabbia e il sale da cucina costituiscono un miscuglio eterogeneo. Per separare i due componenti possiamo aggiungere acqua: si otterrà una soluzione salina più la sospensione di sabbia. Separiamo la soluzione dalla sospensione mediante filtrazione. La sabbia rimarrà nel filtro: il filtrato raccolto, cioè la soluzione, può essere trattato mediante evaporazione oppure distillazione. Si otterrà così il sale.