

## Met water afslanken?

---

**16 maximumscore 3**

voorbeeld van een juiste berekening:

Voor het verwarmen van 1 L water van 15 °C tot 37 °C is  $22 \times 4,2 \text{ kJ} = 92,4 \text{ kJ}$  nodig.

5 g vet levert  $5 \times 37 \text{ kJ} = 185 \text{ kJ}$ .

Met 185 kJ kan  $185 : 92,4 = 2 \text{ L}$  water worden verwarmd.

- het juist berekenen van de hoeveelheid energie die nodig is om 1 L water te verwarmen van 15 °C tot 37 °C 1
- het juist berekenen van de hoeveelheid energie geleverd door 5 gram vet 1
- het juist berekenen van het aantal liters water dat gedronken moet worden, uitgaande van de overige berekende waarden 1

**Opmerking**

*Wanneer een kandidaat met een andere correcte rekenstrategie tot het juiste antwoord komt, dan scorepunten toekennen in overeenstemming met het correctievoorschrift.*