

Øvelsesopgaver i energi

Formler i spil: $E = P \cdot t$, $E = m \cdot c \cdot \Delta T$, $E = C \cdot \Delta T$

Specifikke varmekapaciteter (c -værdier) kan findes i Orbit C's ibog i afsnit 2.4.

Først ser vi på et eksempel for at lære en god opskrivningsteknik.

Eksempel 1

1,2 liter vand ved temperaturen 24°C hældes i en kogekedel.

- a) Hvor meget energi kræver det at varme vandet op til 85°C ?

Det oplyses, at elkedlens effekt er 1150 W .

- b) Hvor lang tid tager det for elkedlen at opvarme vandet, hvis vi antager at nyttevirkningen er 100% , dvs. elkedlen kan udnytte al den tilførte energi til at opvarme vandet?



Løsning:

- a) 1,2 liter vand vejer 1,2 kg. Derfor haves:

$$E = m \cdot c_{\text{vand}} \cdot \Delta T = 1,2 \text{ kg} \cdot 4186 \text{ J}/(\text{kg} \cdot \text{K}) \cdot (85 - 24)\text{K} = 407 \text{ kJ}$$

Så det kræver 407 kJ at opvarme vandet til 85°C .

- b) $t = \frac{E}{P} = \frac{406879 \text{ J}}{1150 \text{ W}} = 354 \text{ s}$

Det tager altså 354 s at opvarme vandet med elkedlen.

Kommentarer:

- Material-konstanter såsom c findes i en tabel i bogen.
- De anvendte formler skrives op før indsættelse
- Der skal enheder på alle størrelser (som har en enhed)
- Formler omskrives før indsættelse, hvis den ukendte ikke allerede er isoleret.
- Afrund passende i slutresultatet (typisk 2-3 betydende cifre)
- Brug mange cifre i mellemregninger
- Husk at hvis man bruger SI-enheder, så kommer resultatet også ud i SI-enhed!
- Husk (normalt) en konklusion i svaret på delspørgsmålet

Opgave 1

En klump jern vejer 320 gram.

- a) Hvor meget energi kræver det at opvarme klumpen fra 25°C til 56°C ?
- b) Ville det kræve mere eller mindre energi at opvarme jernklumpen, hvis det i stedet var en zink-klump med samme masse? Argumenter gerne med ord uden at regne.

Hjælp: Varmefylden findes i tabel i Orbit C's ibog i afsnit 2.4.

Opgave 2

En elkedel har en effekt på 875 W. Hvor meget elektrisk energi fra stikkontakten bruger elkedlen, når den står tændt i 3 min? *Hjælp*: Omregn til SI-enheder.

Opgave 3

En kogeplade forbruger en elektrisk energi på 250 kJ i løbet af 4,2 minutter. Hvor stor er kogepladens effekt? *Hjælp*: Igen regn i SI-enheder.

Opgave 4

2,1 kg vand får tilført en termisk energi på 67 kJ. Hvor meget stiger vandets temperatur med?

Opgave 5

Hvad koster mest energi: At opvarme vand med 10 grader eller opvarme is med den samme masse med 10 grader. Begrund svaret med ord. *Hjælp:* Tabelværdier for findes i Obit C's ibog i afsnit 2.5.

Opgaver 6

En mængde vand med massen 1,5 kg hældes i en elkedel med effekten 1050 W. Apparatet står tændt i 2,5 minutter.

- a) Hvor meget stiger vandets temperatur, hvis vi antager, at al den elektriske energi anvendes til opvarmning af vand (vi siger at *nyttevirkningen* er 100%)?
- b) Nyttevirkningen af et elektrisk apparat er i praksis aldrig 100%. Der vil altid være noget energi, der går til spilde. Hvor går der energi til spilde, og hvilken indvirkning har det for temperaturstigningen, set i forhold til den beregnet i a)?

Opgave 7

En 60 W pære skal lyse i 2 dage.

- Hvor mange sekunder går der på 2 dage?
- Hvor meget energi forbruger pæren på de to dage?
- Hvor meget koster det, når 1 kWh koster 0,64 kr.?

Hjælp: Husk at $1 \text{ kWh} = 3600000 \text{ J}$.

Opgave 8

En mængde ethanol (sprit) med massen 0,70 kg tilføres en energi på 61 kJ. Hvor meget stiger temperaturen i ethanolen med? Ethanol har en varmekapacitet på $2430 \text{ J}/(\text{kg} \cdot ^\circ\text{C})$.

Opgave 9

Et apparat bruger 117 kJ på 2 minutter. Hvad er apparatets effekt?

Opgave 10

- a) Hvor meget energi kræver det at opvarme 3,2 kg vand fra 18°C til 75°C?
- b) Hvor meget energi kræver det at opvarme 3,2 kg sprit (ethanol) fra 18°C til 75°C?

Opgave 11

En klump aluminium, som vejer 530 gram tilføres en varmeenergi på 16,2 kJ. Hvor meget stiger temperaturen?

Løsninger på udvalgte opgaver

- 1) 4,48 kJ
- 2) 158 kJ
- 3) 992 W
- 4) 7.6 grader
- 6a) 25.1 grader
- 7) a) 172800 s b) 10,4 MJ c) 1,84 kr.
- 8) 35,9 grader
- 9) 975 W
- 10) a) 764 kJ b) 443 kJ
- 11) 34,0 grader.