

Køleskabsopgaver

Opgave 1 – Tilstandsændringer

I skal nu se nærmere på den nødvendige varme energi nødvendig for at varme vandet i koppen op, eller helt fordampe det. I koppen er der 100 ml vand med en densitet på 1 kg pr liter, hvilket betyder der er 0,1 kg vand.

I skal nu løse følgende to opgaver:

1. Hvor meget varmeenergi kræver det, at varme vandet i koppen op fra 10 grader celsius til 40 grader celsius?
2. Hvor meget energi kræver det at fordampe alt vandet i koppen, hvis det starter på en temperatur på 95 grader celsius?