**Smelt en klump is i en kop vand**







1. Sæt et papbæger på en vægt og nulstil vægten
2. Hæld noget vand i papbægeret og aflæs vægten.
3. Mål temperaturen af vandet.
4. Vej en isklump på vægten
5. Put isklumpen ned i vandet og rør rundt indtil hele isklumpen er smeltet
6. Mål nu igen temperaturen af vandet.

Udfyld undervejs denne tabel:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Massen af vand, $m\_{vand}$ | Temperaturen af vandet før der kom is i. $T\_{vand, før}$ | Massen af is, $m\_{is}$ | Temperaturen af vandet, der er blandet med den smeltede is, $T\_{fælles}$ |
|  |  |  |  |

Udregn nu følgende:

1. Hvor meget energi har vandet, der var i koppen fra start, afgivet?
2. Hvor meget energi har isklumpen modtaget, da den smeltede?
3. Hvor meget energi har det vand, som isklumpen bestod af, modtaget, da det blev opvarmet til fællestemperaturen?
4. Passer tallene sammen?