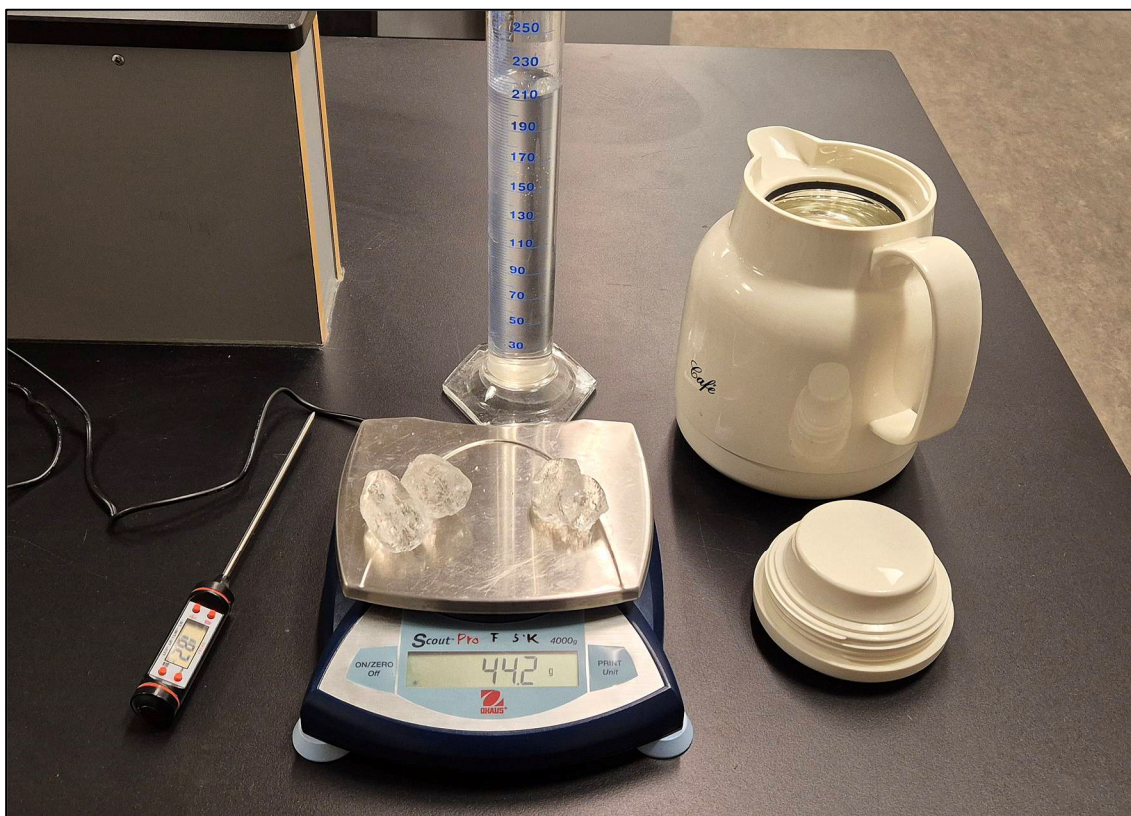


# Vands specifikke smeltevarme

## Formål

At bestemme den specifikke smeltevarme  $L_s$  for  $H_2O$ .



## Forsøg og teori

En værdi for den specifikke smeltevarme for  $H_2O$  kan bestemmes ved et lille forsøg: Vand med massen  $m_{\text{vand}}$  og ved temperaturen  $T_v$  befinder sig i en termokande. Nogle isklumper med temperaturen  $T_k = -18^\circ\text{C}$  tages ud fra en fryser og deres masse  $m_{\text{is}}$  måles hurtigt på en vægt, hvorefter de hurtigt anbringes i termokanden og låget lukkes. Efter nogen tid er isen i termokanden smeltet, og der er opnået en fælles temperatur  $T_f$ . Det vil være passende med 400-500 mL vand og is med massen 30-50 gram.

NB! Ved temperaturmålinger bør man sørge for, at termometeret stikker helt ned på bunden af termokanden. Vent desuden med at aflæse temperaturen, til den ikke ændrer sig mere. Det kan tage lidt tid, før temperaturen stabiliserer sig.

Nu til teorien. Vi kan opstille et energiregnskab for systemet:

- (1) Afgivet energi (vandet):  $m_{\text{vand}} \cdot c_{\text{vand}} \cdot (T_v - T_f)$   
 Modtaget energi (isen):  $m_{\text{is}} \cdot c_{\text{is}} \cdot (0 - T_k) + m_{\text{is}} \cdot L_s + m_{\text{is}} \cdot c_{\text{vand}} \cdot (T_f - 0)$

Vores system kan antages *isoleret*, så de to udtryk kan sættes lig med hinanden. Isoleres  $L_s$  i den fremkomne energiligning, fås følgende formel:

$$(2) \quad L_s = \frac{m_{\text{vand}} \cdot c_{\text{vand}} \cdot (T_v - T_f) - m_{\text{is}} \cdot c_{\text{is}} \cdot (0 - T_k) - m_{\text{is}} \cdot c_{\text{vand}} \cdot (T_f - 0)}{m_{\text{is}}}$$

Indfør dine måleresultater i skemaet nedenfor.

$m_{\text{vand}}$ (kg)	$m_{\text{is}}$ (kg)	$T_v$ (°C)	$T_f$ (°C)

## Opgaver

1. Sæt måledata ind i formel (2) for at finde den specifikke smeltevarme for H<sub>2</sub>O.
2. Bestem den procentvise afvigelse i forhold til tabelværdien, som er 334400 J/kg ved at bruge den sædvanlige formel:

$$\text{Afvigelse i procent} = \frac{\text{Eksperimentel værdi} - \text{Tabelværdi}}{\text{Tabelværdi}} \cdot 100\%$$

3. Hvad fortæller den specifikke smeltevarme for et stof om stoffet, sagt med ord?
4. Prøv at argumentere for formlerne energierne i (1). *Hjælp*: Argumenter ved hjælp af figuren nedenfor. Afgør hvor isen starter på kurven og hvor vandet starter ... og hvor de slutter.
5. Overvej usikkerheder/fejlkilder i forsøget.

