

WYZNACZANIE CIEPŁA TOPNIENIA LODU

Cel ćwiczenia:

Ćwiczenie wykonała: Data:.....

Czytelnie imię i nazwisko

Ocena wykonania i opracowania ćwiczenia:

1. Dane potrzebne do bilansu cieplnego:

Masa naczynia kalorymetru z mieszadłem $m_k \pm \Delta m_k =$

$$\text{Ciepło właściwe naczynia kalorymetru } c_k \pm \Delta c_k = (896 \pm 12) \frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot ^\circ\text{C}}$$

Masa naczynia kalorymetru z mieszadłem i wodą $m_{kw} \pm \Delta m_{kw} = \dots\dots\dots$

Masa wody $m_w \pm \Delta m_w = \dots\dots\dots$ Ciepło właściwe wody $c_w \pm \Delta c_w = (4170 \pm 20) \frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot ^\circ\text{C}}$.

2. Wyznaczenie temperatury początkowej układu T_p (po umieszczeniu zbiornika kalorymetru z wodą w kalorymetrze włączyć stoper; odczytywać temperaturę nie częściej, niż co 30 s, przez co najmniej 5 do 7 minut):

[illegible][illegible]

Stoper ciągle włączony. Odnotować chwilę wrzucenia lodu do kalorymetru. Ostrożnie mieszając zawartość kalorymetru rejestrować, co około pół minuty temperaturę mieszaniny. Gdy temperatura zacznie wzrastać kontynuować odczytywanie temperatury jeszcze, przez co najmniej 5 do 7 min.:

Czas									
$T, ^\circ\text{C}$	wrzucenie lodu								

[illegible][illegible][illegible][illegible]

