

Клас _____ Прізвище та ім'я _____ Дата _____

Тема. Визначення питомої теплоємності речовини.

Мета: визначити питому теплоємність речовини у твердому стані.

Обладнання: мірний циліндр, терези з важками, термометр, калориметр, металевий циліндр із ниткою, склянка з водою, електричний чайник із водою (один на клас), паперові серветки, мішалка.

Теоретичні відомості

Для визначення питомої теплоємності речовини в твердому стані можна скористатися таким методом. Тіло нагрівають в окропі (у воді за температури 100 °С), а потім опускають у калориметр із холодною водою. Відбувається теплообмін, у якому беруть участь чотири тіла: тверде тіло віддає енергію, одержують енергію вода, калориметр, термометр. Оскільки термометр і калориметр порівняно з водою одержують незначну кількість теплоти, можемо вважати, що кількість теплоти, відданої твердим тілом, дорівнює кількості теплоти, одержаної холодною водою: $Q_{\text{тіла}} = Q_{\text{води}}$.

$$\text{Отже, } c_{\text{тіла}} m_{\text{тіла}} (t_{\text{тіла}} - t) = c_{\text{води}} m_{\text{води}} (t - t_{\text{води}})$$
$$c_{\text{тіла}} = \frac{c_{\text{води}} m_{\text{води}} (t - t_{\text{води}})}{m_{\text{тіла}} (t_{\text{тіла}} - t)}$$

де $c_{\text{тіла}}$, $c_{\text{води}}$ — питомі теплоємності речовини, з якої складається тіло, та води; $m_{\text{тіла}}$, $m_{\text{води}}$ — маси тіла й води; $t_{\text{тіла}}$ і $t_{\text{води}}$ — температури тіла й води на початку досліду; t — температура тіла й води після встановлення теплової рівноваги.

Хід роботи

Підготовка до експерименту

1. Перед тим як розпочати вимірювання:

- а) уважно прочитайте теоретичні відомості, подані вище;
- б) згадайте, що характеризує питома теплоємність речовини; одиниці питомої теплоємності речовин.

2. Визначте ціну поділки шкал вимірювальних приладів:

$C_{\text{терм}} =$ _____; $C_{\text{вим.цил.}} =$ _____.

3. Згадайте, яких правил безпеки необхідно дотримуватися під час роботи з вимірювальним циліндром, термометром, гарячою водою.

Експеримент

Суворо дотримуйтесь інструкції з безпеки.

Результати вимірювань відразу заносьте до таблиці.

$t_{\text{води}}, ^\circ\text{C}$	$t, ^\circ\text{C}$	$V_{\text{води}}, \text{м}^3$	$m_{\text{води}}, \text{кг}$	$\frac{c_{\text{води}}, \text{Дж}}{\text{кг} \cdot ^\circ\text{C}}$	$t_{\text{тіла}}, ^\circ\text{C}$	$m_{\text{тіла}}, \text{кг}$	$\frac{c_{\text{тіла}}, \text{Дж}}{\text{кг} \cdot ^\circ\text{C}}$

1. Налийте в мірний циліндр 100-150 мл води. Виміряйте об'єм води:

$V_{\text{води}} =$ _____ $\text{см}^3 =$ _____ м^3 .

2. Перелийте воду з мірного циліндра в калориметр. Виміряйте початкову температуру води в калориметрі: $t_{\text{води}} =$ _____ $^\circ\text{C}$.

3. Вийміть термометр із води і покладіть на серветку. Підійдіть з калориметром до вчителя, який із чайника з гарячою водою дістане за нитку металевий циліндр і покладе його у ваш калориметр. З'ясуйте у вчителя температуру води в чайнику:

$$t_{\text{тіла}} = \underline{\hspace{2cm}} \text{ } ^\circ\text{C}.$$

4. Знову помістіть термометр у калориметр і, злегка перемішуючи воду мішалкою, стежте за підвищенням температури. Щойно змінення температури стане непомітним (тобто встановиться теплова рівновага), запишіть показ термометра — кінцеву температуру води: $t = \underline{\hspace{2cm}} \text{ } ^\circ\text{C}$.

5. Вийміть термометр із води, осушіть його паперовою серветкою та покладіть у футляр.

6. Вийміть металевий циліндр із води, осушіть його паперовою серветкою та зважте:

$$m_{\text{тіла}} = \underline{\hspace{2cm}} \text{ г} = \underline{\hspace{2cm}} \text{ кг}.$$

Опрацювання результатів експерименту

1. Визначте масу води в калориметрі: $m_{\text{води}} = \rho_{\text{води}} V_{\text{води}} = \underline{\hspace{4cm}}$.

2. Визначте питому теплоємність металу, з якого виготовлений циліндр. Скориставшись формулою

$$c_{\text{тіла}} = \frac{c_{\text{води}} m_{\text{води}} (t - t_{\text{води}})}{m_{\text{тіла}} (t_{\text{тіла}} - t)}.$$

$$c_{\text{тіла}} = \underline{\hspace{4cm}} =$$

3. Результати обчислень занесіть до таблиці.

4. Скориставшись таблицею питомих теплоємностей речовин у твердому стані (див. табл. 1 Додатку), дізнайтеся, з якої речовини виготовлений циліндр.

Аналіз експерименту та його результатів

Проаналізуйте експеримент і його результати. Сформулюйте висновок, у якому зазначте:

а) яку величину ви визначали;

б) який результат отримали;

в) які чинники вплинули на точність отриманого результату.

Висновок

Завдання «із зірочкою»

Оцініть відносну похибку експерименту, скориставшись формулою:

$$\varepsilon = \left| 1 - \frac{c_{\text{вим}}}{c_{\text{табл}}} \right| \cdot 100\%.$$