29

ANOMALIA ROZSZERZALNOŚCI CIEPLNEJ WODY

1. ZAGADNIENIA TEORETYCZNE

- Rodzaje wiązań atomowych w cząsteczce, oddziaływania międzycząsteczkowe, energia wiązania;
- budowa cieczy, struktura cząsteczki wody i lodu;
- wpływ czynników zewnętrznych na właściwości fizyczne cieczy;
- anomalna rozszerzalność wody.

2. POMIARY

Przed pomiarem sprawdzić wysokość słupa cieczy w kapilarze. Jeżeli wysokość słupa cieczy jest poniżej 30 cm, poprosić o uzupełnienie badanej substancji.

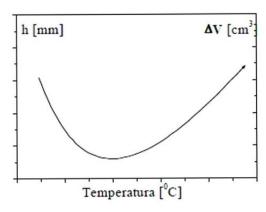
- 1. Pokruszyć dużą ilość lodu i umieścić w misce.
- **2.** Ustawić na mieszadle magnetycznym naczynie plastikowe (zielona miska) wraz z umieszczoną w nim kolbą pomiarową.
- 3. Zapoznać się z podziałką na kapilarze i zaobserwować wysokość słupa cieczy.
- 4. Obłożyć kolbę rozdrobnionym lodem, przesypując lód solą.
- **5.** Włączyć mieszadło magnetyczne i ustawić pokrętło regulacji obrotów mieszadła na pozycję 5.
- **6.** Gdy temperatura wody w kolbie obniży się do ok. 11 °C, rozpocząć pomiar zmian wysokości słupa wody w kapilarze, co 0,2 °C, aż do temperatury +0,3 °C.

Uwaga! Gdy woda osiągnie temperaturę +0,3 °C, natychmiast wyjąć kolbę z mieszaniny chłodzącej, ponieważ woda zamarzając może rozsadzić kolbę.

7. Kolbę ustawić na mieszadle magnetycznym (bez naczynia z lodem) i kontynuować pomiary wysokości słupa wody w kapilarze przy ogrzewaniu się kolby powietrzem atmosferycznym, aż do temperatury ok. +11 °C.

3. OPRACOWANIE WYNIKÓW POMIARÓW

1. Sporządzić wykres zależności wysokości \mathbf{h} słupa wody w kapilarze od temperatury \mathbf{t} , podczas ochładzania i ogrzewania wody. Na tym samym wykresie umieścić odpowiadające im zmiany objętości wody $\Delta \mathbf{V}$, jak to pokazano na Rysunku 1.



Rys. 1. Wykres zależności h(t) i ΔV(t).

Do obliczeń ΔV należy przyjąć:

- średnicę wewnętrzną kapilary d = 1,7 mm;
- zmianę wysokości Δh między wysokością początkową a wysokością słupa w danej temperaturze.

- 2. Wyznaczyć temperaturę odpowiadającą maksymalnej gęstości wody $\rho_{max}.$
- 3. Obliczyć względną zmianę gęstości wody między wyznaczona temperaturą odpowiadającą **ρ**_{max} a temperaturą 10 °C. W tym celu obliczyć objętość wody, która wypełnia kolbę (300 cm³) i oraz kapilarę do danej wysokości.
- 4. Niepewności standardowe pomiaru temperatury i wysokości słupa wody oszacowane metodą typu B (patrz: Instrukcja ONP, rozdz. 4.2.) zaznaczyć na wykresie. Wymienić ewentualne inne przyczyny tego, że punkty pomiarowe nie układają się idealnie na krzywej.

4. LITERATURA

- P. G. Hewitt, Fizyka wokół nas, PWN Warszawa 2001
- S. Szczeniowski, Fizyka Doświadczalna, tom II, PWN Warszawa 1976
- S. Przestalski, Fizyka z elementami biofizyki i agrofizyki PWN Warszawa 1987
- H. D. Young, R. A. Freedman, University Physics, Pearson, International Edition.
- OpenStax: https://openstax.org/details/books/fizyka-dla-szkół-wyższych-tom-2
- D. Halliday, R. Resnick, Fizyka, tom I, PWN, Warszawa 1994.