Ćwiczenie 5

Wyznaczanie wartości $\kappa = \frac{c_p}{c_V}$ dla powietrza metodą Clementa-

Desormesa

I. Wymagania do ćwiczenia

- 1. Ciepło właściwe gazu. Definicja $\,c_{\scriptscriptstyle p}\,$ i $\,c_{\scriptscriptstyle V}\,$.
- 2. Przemiany gazowe.
- 3. Przemiana adiabatyczna gazu doskonałego równanie Poissona.

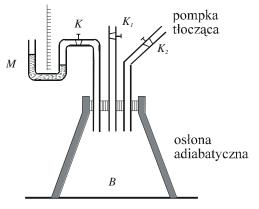
Literatura:

- B. Jaworski i inni, Kurs Fizyki t.1, PWN, Warszawa,
- J. Massalski, M. Massalska, Fizyka dla inżynierów, t.1, WNT, Warszawa 1980,
- R. Resnick, D. Halliday, Fizyka, t. I, PWN, Warszawa 1966, str. 607-667

II. Metodologia wykonania pomiarów

W celu wyznaczenia współczynnika adiabatycznego κ należy wykonywać następujące czynności:

1. Zamknąć kurek K_1 i zagęszczać w butli powietrze za pomocą pompki do momentu,



- gdy różnica poziomów cieczy manometrycznej (barwionej wody) wyniesie kilka podziałek.
- Odczekać kilka minut, by różnica poziomów w manometrze ustaliła się, odczytać ją i oznaczyć h₁.
- 3. Otworzyć kurek K_1 , <u>na krótko, ale tak, aby ciśnienie w butli zdążyło wyrównać się z ciśnieniem atmosferycznym.</u>
- 4. Odczekać kilka minut, aż wskazania manometru ustalą się. Zapisać różnicę

poziomów h_2 . Obliczyć wartość κ .

5. W celu osiągnięcia lepszej dokładności należy pomiary wykonać wielokrotnie (co najmniej 10), za każdym razem ponawiając sprężenie gazu.

1

6. Zmierzone wartości h_1 oraz h_2 umieścić w tabeli:

Tabela pomiarowa

h_1	h_2	$h_1 - h_2$	К	$\kappa \pm u(\kappa)$
[cm]	[cm]	[cm]	-	-

III. Obliczenia

- 1. Niepewności pomiarowe obliczyć metodą typu B.
- 2. Obliczyć wartość κ korzystając z równania (4) oraz niepewność złożoną $u(\kappa)$.