

## 1.3

### *Stanovení hustoty kapalin Mohrovými vážkami*

#### *Úkol:*

Stanovte neznámou hustotu kapaliny a její nejistotu pomocí Mohrových vážek.

#### *Dílčí úkoly:*

- 1) Ustavte Mohrovy vážky do rovnovážné polohy.
- 2) Proveďte jejich vyvážení pro destilovanou vodu o známé teplotě.
- 3) Změřte neznámou hustotu kapaliny vyvážením Mohrových vážek.

***Seznamte se s návodem pro práci s Mohrovými vážkami!***

Tab. 1.1 Hustota destilované vody v závislosti na teplotě.

Teplota [°C]	Hustota [kg.m <sup>-3</sup> ]	Teplota [°C]	Hustota [kg.m <sup>-3</sup> ]
0	999,841	15	999,099
1	999,900	16	998,943
2	999,941	17	998,775
3	999,965	18	998,596
4	999,973	19	998,406
5	999,965	20	998,205
6	999,941	21	997,994
7	999,902	22	997,772
8	999,849	23	997,540
9	999,782	24	997,299
10	999,701	25	997,047
11	999,606	26	996,786
12	999,498	27	996,515
13	999,377	28	996,235
14	999,244	29	995,946
15	999,099	30	995,649

***Literatura:*** Z. Kohout a kol.: *Laboratorní cvičení z fyziky*. Praha: ČVUT 2003