

# TURNAJ MŁADÝCH FYZIKŮ

## Vzduchová čočka

P. Holzhauser, P. Janeček, Z. Kluiber, M. Prouza, T. Ostatnický, K. Výborný,  
Gymnázium Praha 5, Zborovská 45

Předložená úloha je ze souboru 17 úloh 8. ročníku Turnaje mladých fyziků, v němž dnešní  
Gymnázia Zborovská, Praha obsadilo v polské Spale 2. místo. Jedná se o prezentaci  
řešení úlohy ve stručné formě, kdy část teoretického odvození je poněkud omezena.

### ZADÁNÍ

Čočky se obyčejně vyrábějí z pevných látok, někdy i z kapalin. Zkonstruujte optickou čočku ze vzduchu tak, aby světlo mohlo projít čočkou, aniž by prošlo jakýmkoli jiným materiélem než vzduchem. Určete, na kterých faktorech závisí ohnisková vzdálenost vzduchových čoček.

### TEORETICKÉ ODVOZENÍ ZÁKLADNÍCH VZTAHŮ

Absolutní index lomu prostředí je dán vztahem

$$n = \frac{c}{v}, \quad (1)$$

tedy

$$n = \sqrt{\epsilon_r}. \quad (2)$$

Symbol  $c$  značí rychlosť světla ve vakuu,  $v$  rychlosť světla v daném prostředí a symbolem  $\epsilon_r$  je označena relativní permitivita prostředí. Hodnota relativní permitivity závisí na tlaku a teplotě prostředí. S velkou přesností můžeme psát vztah

$$\frac{n - 1}{n_0 - 1} = \frac{\rho}{\rho_0}, \quad (3)$$

kde  $n$  a  $n_0$  značí index lomu dvou prostředí (v našem případě dvou vzduchových hmot) o hustotách  $\rho$  a  $\rho_0$ . Snadnou úpravou obdržíme absolutní index lomu jednoho prostředí  $n$  z indexu lomu druhého prostředí  $n_0$

$$n = \frac{\rho \cdot (n_0 - 1)}{\rho_0} + 1. \quad (4)$$

Známe-li tlak a teplotu prostředí, můžeme pro další výpočty vyjít ze stavové rovnice ideálního plynu (vzduch lze považovat za ideální plyn):

$$p \cdot V = n_m \cdot R_m \cdot T, \quad (5)$$

kde  $p$  značí tlak v uvažovaném prostředí,  $V$  objem uvažované vzduchové masy,  $n_m$  molární množství molekul prostředí v daném objemu,  $T$  termodynamickou teplotu prostředí a  $R_m$  plynovou konstantu. Za  $n_m$  dosadíme  $\frac{m}{M_m}$ , kde  $m$  je hmotnost molekuly v uvažovaném objemu a  $M_m$  molární hmotnost molekul. Snadnou úpravou a zadáním symbolu  $\rho = \frac{m}{V}$  značícího hustotu prostředí dostaneme vztah

$$\rho = \frac{p \cdot M_m}{R_m \cdot T}. \quad (6)$$

