

B. II. TÉTEL (15 pont) – Varianta 100

Oldjátok meg a következő feladatot:

Egy tartályban ideális gáz található, melynek móltömege $\mu = 46 \text{ g/mol}$ és sűrűsége $\rho = 1,26 \cdot 10^3 \text{ g/m}^3$
 $p_0 = 10^5 \text{ Pa}$ nyomáson. Határozzátok meg:

- a. egy molekula tömegét;
- b. egy molekula közepes térfogatát;
- c. a tartályban levő gáz hőmérsékletét;
- d. a gáz sűrűségét normál körülmények között ($p_0 = 10^5 \text{ Pa}, T_0 = 273 \text{ K}$).