

Egy 3 literes tartályban  $2,2 \cdot 10^6$  Pa nyomású és  $80^\circ\text{C}$  hőmérsékletű, egy 5 literesben pedig  $1,3 \cdot 10^5$  Pa nyomású és  $5^\circ\text{C}$ -os oxigéngáz van. A két tartályt egy rövid csővel összekötjük. Mekkora lesz bennük a közös nyomás akkor, amikor a gáz felveszi a szoba  $23^\circ\text{C}$ -os hőmérsékletét? Mennyi gáz áramlott át eközben a csövön?