

Egy 3 literes tartályban $2,2 \cdot 10^6$ Pa nyomású és 80°C hőmérsékletű, egy 5 literesben pedig $1,3 \cdot 10^5$ Pa nyomású és 5°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°C -os hőmérsékletét? Mennyi gáz áramlott át eközben a csövön?