

Az A és B tartályt vékony, rövid cső köti össze. Az A tartály térfogata háromszor akkora, mint a B tartályé. Kezdetben mindkét tartályban $20\text{ }^{\circ}\text{C}$ hőmérsékletű, 10^5 Pa nyomású levegő van. Ezután A -t $100\text{ }^{\circ}\text{C}$ -ra melegítjük, és ezen a hőmérsékleten tartjuk, miközben B hőmérséklete változatlanul $20\text{ }^{\circ}\text{C}$. Hány százalékkal változik az egyes tartályokban lévő gáz tömege, és mekkora lesz a nyomás?