

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,  $10^5\text{ Pa}$  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?