

Ismeretes, hogy a gázok oldhatósága arányos a nyomással (Henry törvénye). Összesen 2,5 liter térfogatú szódavizes üvegben $V_2 = 2$ liter szódavíz és fölötté $V_1 = 0,5$ liter $p_0 = 3$ atm nyomású szén-dioxid gáz van. Gyorsan kiengedünk $V = 1$ liter szódavizet. Az egyensúly beállta után mennyi lesz a nyomás a gáztérben? Szobahőmérsékleten, 1 atm nyomás mellett 1 liter víz annyi szén-dioxid gázt old, amelynek térfogata 1 atm mellett $a = 0,8$ liter. A hőmérséklet mindvégig állandó marad, és az oldott szén-dioxid gáz nem növeli a térfogatot.