

$p_0 = 10^5$ Pa nyomású, 27°C hőmérsékletű héliumgázba 9 g tömegű, 377°C hőmérsékletű alumíniumot teszünk. A gáz nyomása változatlan marad, miközben a térfogata az eredeti térfogat $\frac{1}{3}$ -ával megnő. Mekkora lesz a közös hőmérséklet? Mennyi a gáz tömege?