

$p_0 = 10^5$  Pa nyomású,  $27\text{ }^\circ\text{C}$  hőmérsékletű héliumgázba  $9\text{ g}$  tömegű,  $377\text{ }^\circ\text{C}$  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?