

Egy dugattyúval elzárt hengerben 10 g oxigén van. Ezt a gázt a

$$T = 10^4 \left(4,8 \frac{\text{K}}{\text{m}^3} V - 120 \frac{\text{K}}{\text{m}^6} V^2 \right)$$

összefüggés által meghatározott egyensúlyi állapotokon visszük végig, miközben a térfogata a kezdeti 10 literről 25 literre nő. Mekkora a gáz legkisebb és legnagyobb hőmérséklete és nyomása a folyamat során?