10.35. Mekkora a nyomása 10 mol 0 °C hőmérsékletű ideális gáznak, ha a térfogata 16,62 dm^3?

Megoldás:

10.35. $n = 10$ mol; $T = 273$ K; $V = 1{,}662 \cdot 10^{-2}$ m^3.

A $p \cdot V = n \cdot R \cdot T$ állapotegyenletből $p = \dfrac{n \cdot R \cdot T}{V} = 1{,}37 \cdot 10^6$ Pa.