

256

$PV = nRT$ より、 (理想気体の状態方程式)

$V = 0.100 \text{ m}^3$, $n = 1.00 \text{ mol}$, $R = 8.31 \text{ J}/(\text{mol} \cdot \text{K})$, $T = 600 \text{ K}$

を代入して、

$$P \cdot 0.100 = 1.00 \cdot 8.31 \cdot 600$$

$$\therefore P = 4.99 \times 10^4 \text{ Pa}$$