

255

$PV = nRT$  より、 (理想気体の状態方程式)

$$P = 1.01325 \times 10^5 \text{ Pa} , V = 2.24 \times 10^{-2} \text{ m}^3 , n = 1.00 \text{ mol}$$

$$T = 273.15 \text{ K}$$

を代入して、

$$1.01325 \times 10^5 \cdot 2.24 \times 10^{-2} = 1.00 \cdot R \cdot 273.15$$

$$\therefore R = 8.31 \text{ J/(mol} \cdot \text{K)}$$