

Идеальный одноатомный газ, начальный объем которого $V_1 = 0,8 \text{ м}^3$, а количество вещества остается постоянным, находится под давлением $p_1 = 1,0 \cdot 10^5 \text{ Па}$. Газ нагревают сначала изобарно до объема $V_2 = 4,0 \text{ м}^3$, а затем продолжают нагревать при постоянном объеме. Если конечное давление газа $p_2 = 3,0 \cdot 10^5 \text{ Па}$, то количество теплоты, полученное им при переходе из начального состояния в конечное равно ... **МДж**.