

Идеальный одноатомный газ, начальный объем которого $V_1 = 1 \text{ м}^3$, а количество вещества остается постоянным, находится под давлением p_1 . Газ нагревают сначала изобарно до объема $V_2 = 3 \text{ м}^3$, а затем продолжают нагревание при постоянном объеме до давления $p_2 = 5 \cdot 10^5$. Если количество теплоты, полученное газом при переходе из начального состояния в конечное, $Q = 2,35 \text{ МДж}$, то его давление p_1 в начальном состоянии равно ... **кПа**.