

При изохорном нагревании идеального газа, количество вещества которого постоянно, температура газа изменилась от $T_1 = 300 \text{ К}$ до $T_2 = 440 \text{ К}$. Если начальное давление газа $p_1 = 150 \text{ кПа}$, то конечное давление p_2 газа равно:

- 1) 180 кПа 2) 190 кПа 3) 200 кПа 4) 210 кПа 5) 220 кПа