

При изохорном нагревании идеального газа, количество вещества которого постоянно, давление газа изменилось от  $p_1 = 120$  кПа до  $p_2 = 160$  кПа. Если начальная температура газа  $T_1 = 300$  К, то конечная температура  $T_2$  газа равна:

- 1) 330 К    2) 350 К    3) 390 К    4) 400 К    5) 420 К