При изохорном нагревании идеального газа, количество вещества которого постоянно, давление газа изменилось от  $p_1=130~{\rm k\Pi a}$  до  $p_2=140~{\rm k\Pi a}$ . Если начальная температура газа  $T_1=325~{\rm K},$  то конечная температура  $T_2$  газа равна:

1) 330 K 2) 350 K 3) 390 K 4) 400 K 5) 420 K