

При изобарном охлаждении идеального газа, количество вещества которого постоянно, его объём уменьшился от $V_1 = 68$ л до $V_2 = 56$ л. Если начальная температура газа $t_1 = 67$ °C, то конечная температура t_2 газа равна:

- 1) 7 °C 2) 9 °C 3) 17 °C 4) 23 °C 5) 37 °C