

При изобарном охлаждении идеального газа, количество вещества которого постоянно, его объем уменьшился от $V_1 = 70$ л до $V_2 = 60$ л. Если начальная температура газа $t_1 = 77^\circ\text{C}$, то конечная температура t_2 газа равна:

- 1) 17°C 2) 27°C 3) 37°C 4) 47°C 5) 57°C