

Идеальный газ объемом $V_1 = 5,0$ л находился при температуре $t_1 = 27^\circ\text{C}$. Если при изобарном нагревании температура газа увеличилась до $t_2 = 87^\circ\text{C}$, то объем V_2 газа в конечном состоянии равен:

- 1) 4,2 л 2) 6,0 л 3) 6,5 л 4) 7,0 л 5) 7,6 л