

При изобарном нагревании идеального газа, количество вещества которого постоянно, его температура увеличилась от $t_1 = 27\text{ }^{\circ}\text{C}$ до $t_2 = 67\text{ }^{\circ}\text{C}$. Если начальный объем газа $V_1 = 60\text{ л}$, то конечный объем V_2 газа равен:

- 1) 66 л 2) 68 л 3) 70 л 4) 72 л 5) 74 л