

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