

При изобарном охлаждении идеального газа, количество вещества которого постоянно, его объем уменьшился от  $V_1 = 66$  л до  $V_2 = 57$  л. Если начальная температура газа  $t_1 = 57$  °C, то конечная температура  $t_2$  газа равна:

- 1) 12°C    2) 22°C    3) 32°C    4) 42°C    5) 52°C