

При изобарном охлаждении идеального газа, количество вещества которого постоянно, его объём уменьшился от $V_1 = 80$ л до $V_2 = 64$ л. Если начальная температура газа $t_1 = 97$ °C, то конечная температура t_2 газа равна:

- 1) 13 °C 2) 23 °C 3) 33 °C 4) 43 °C 5) 53 °C