

Идеальный одноатомный газ в количестве $\nu = 3$ моль сначала охладили, уменьшив его температуру от $T_1 = 300$ К до $T_2 = T_1/n$, где $n = 2$, а затем нагрели до начальной температуры. При этом давление p газа изменялось так, как показано на графике. Какое суммарное количество теплоты газ отдал и получил в процессе 1–2–3?

