

На  $pV$ -диаграмме изображен процесс 1–2, который проводится с идеальным одноатомным газом. Изображающий этот процесс график является отрезком. Газ в этом процессе получил полное количество теплоты  $Q_{12} = 400$  Дж. Найдите объем газа  $V_2$  в конечном состоянии 2 процесса, если  $p_1 = 3 \cdot 10^5$  Па,  $p_2 = 10^5$  Па,  $V_1 = 1$  л.

