

На p - V -диаграмме изображен процесс 1–2–3–1, проводимый с одним молем идеального одноатомного газа. Значения p и V на ней приведены в относительных единицах $y = \frac{p}{p_0}$ и $x = \frac{V}{V_0}$, где p_0 и V_0 — некоторые постоянные величины давления и объема. Какую работу A_{1234} совершил газ в этом процессе при переходе из состояния 1 в состояние 4, в котором температура газа приняла максимальное значение? Известно, что температура газа в состоянии 2 была равна $T_2 = 150$ К.

