

Одно и то же постоянное количество одноатомного идеального газа расширяется из одного и того же начального состояния  $p_1, V_1$  до одного и того же конечного объёма  $V_2$  первый раз по изобаре 1–2, а второй — по адиабате 1–3 (см. рис.). Отношение количества теплоты  $Q_{12}$ , полученного газом от нагревателя в ходе процесса 1–2, к модулю изменения внутренней энергии газа  $|U_3 - U_1|$  в ходе процесса 1–3 равно  $\frac{Q_{12}}{|U_3 - U_1|} = k = 5$ . Чему равно отношение  $x$  работы газа  $A_{12}$  в процессе 1–2 к работе газа  $A_{13}$  в процессе 1–3?

