

5\*. Идеальный одноатомный газ в количестве 1 моль совершает работу  $A=1845$  Дж в цикле. Цикл состоит (рис. 14) из процесса 1–2, в котором теплоемкость газа остаётся постоянной, процесса 2–3, в котором давление газа является линейной функцией объёма, и изохорического нагрева 3–1. Найти молярную теплоёмкость газа в процессе 1–2, если известно, что  $T_1=1933\text{К}$ ,  $T_2=T_3=1000\text{К}$ ,  $V_2/V_1=3$ .

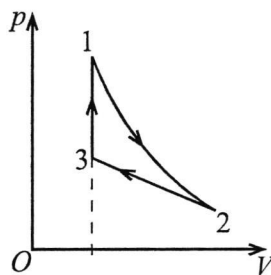


Рис. 14