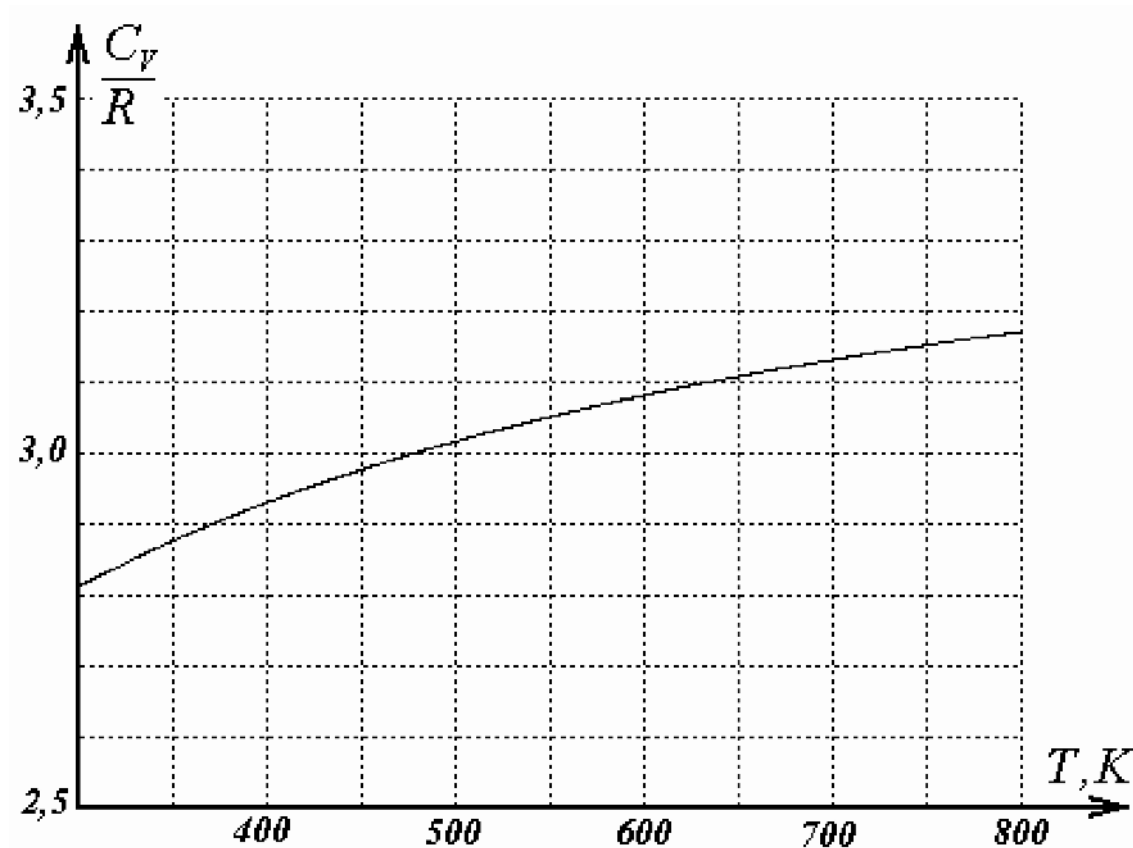


Условие

5.(12 баллов). Молярная теплоемкость C_V (при изохорном процессе) идеального газа зависит от температуры по закону, представленному на рисунке ($R = 8,31 \frac{\text{Дж}}{\text{К} \cdot \text{моль}}$ - универсальная газовая постоянная). При температуре $T_0 = 800\text{K}$ один моль этого газа занимает объем $V_0 = 1,0\text{л}$. Постройте примерный график (в координатах $P - V$) адиабатного процесса для этого газа в заданном диапазоне температур (полагая, что число частиц газа остается неизменным).



Успехов Вам!