

Объём воды  $V_B = 100$  мл довели до температуры кипения. Затем начался процесс кипения, и вся эта вода испарилась. На какую величину  $\Delta U_{12}$  изменилась внутренняя энергия данной порции воды в процессе её выкипания, если этот процесс происходил при нормальном атмосферном давлении? Пары воды при температуре кипения можно считать идеальным газом, объём которого намного больше исходного объёма воды.