

Объём воды $V_{\text{в}} = 100$ мл довели до температуры кипения. Затем начался процесс кипения, и вся эта вода испарилась. На какую величину ΔU_{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.