

В вертикальном цилиндре, закрытом легким поршнем, находится ацетон ($\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$) при температуре кипения $t = 56^\circ\text{C}$. При сообщении ацетону количества теплоты Q часть его превращается в пар, который при изобарном расширении совершает механическую работу A . Удельная теплота парообразования ацетона $L = 524 \cdot 10^3$ Дж/кг, а его молярная масса $M = 58 \cdot 10^{-3}$ кг/моль. Какая часть подведенного к ацетону количества теплоты идет на увеличение внутренней энергии системы? Объемом жидкого ацетона пренебречь.