

Один литр жидкого аргона находится при температуре своего кипения  $-186\text{ }^{\circ}\text{C}$ . Какое количество теплоты нужно сообщить этому количеству аргона для того, чтобы при постоянном давлении перевести его в газ, имеющий температуру  $0\text{ }^{\circ}\text{C}$ ? Плотность жидкого аргона  $1400\text{ кг/м}^3$ , его удельная теплота испарения  $87\text{ кДж/кг}$ . Ответ выразите в килоджоулях и округлите до целого числа.