

В герметично закрытом сосуде находится аргон, количество вещества которого $\nu = 7,00$ моль. Если за некоторый промежуток времени внутренняя энергия газа изменилась на $\Delta U = -9,60$ кДж, то изменение температуры Δt аргона равно:

- 1) $-165\text{ }^{\circ}\text{C}$ 2) $-110\text{ }^{\circ}\text{C}$ 3) $110\text{ }^{\circ}\text{C}$ 4) $165\text{ }^{\circ}\text{C}$ 5) $248\text{ }^{\circ}\text{C}$