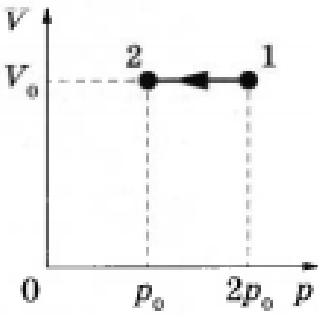


ИТОГОВАЯ РАБОТА

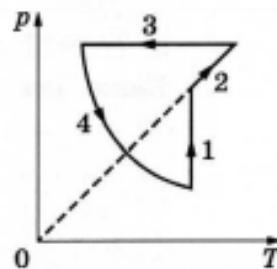
Итоговое задание по теме нужно выполнить и отправить на проверку своему учителю с помощью электронного дневника или электронной почты.

1. 10 класс
2. физика
3. Темы: Количество теплоты. Применение первого закона термодинамики к изопроцессам.

Задание № 1	<p>При уменьшении абсолютной температуры на 200 К средняя кинетическая энергия теплового движения молекул гелия уменьшилась в 3 раза. Какова начальная температура газа?</p> <p>Ответ:</p>
Задание № 2	<p>Термодинамической системе передано количество теплоты, равное 2000 Дж, и над ней совершена работа 500 Дж. Определите изменение внутренней энергии этой системы.</p> <p>Ответ:</p>
Задание № 3	<p>На V-P диаграмме показан процесс изменения состояния постоянной массы аргона. Газ в этом процессе отдал количество теплоты, равное 80 кДж. На сколько уменьшилась внутренняя энергия газа?</p>  <p>Ответ:</p>

Задание № 4

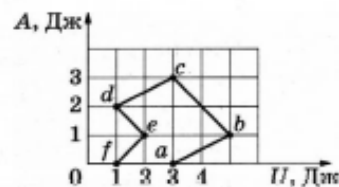
На рисунке показан циклический процесс изменения состояния 1 моль одноатомного идеального газа. На каком участке цикла работа внешних сил над газом равна отданному газом количеству теплоты?



Ответ:

Задание № 5

С постоянным количеством газа провели процесс $a \rightarrow b \rightarrow c \rightarrow d \rightarrow e \rightarrow f$, в течение которого вычисляли внутреннюю энергию U газа и измеряли работу A , совершённую газом от момента начала процесса. AU -диаграмма процесса приведена на рисунке.



Установите соответствие между названием процесса и участком на диаграмме, на котором он представлен.

К каждой позиции первого столбца подберите соответствующую позицию из второго столбца и запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

НАЗВАНИЯ ПРОЦЕССОВ

- А) адиабатное сжатие
- Б) адиабатное расширение

УЧАСТКИ НА ДИАГРАММЕ

- 1) $b \rightarrow c$
- 2) $c \rightarrow d$
- 3) $d \rightarrow e$
- 4) $e \rightarrow f$

Ответ:

А	Б

Ответ: