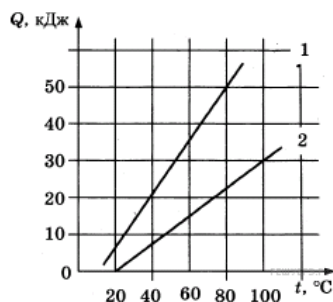


Объяснение явлений

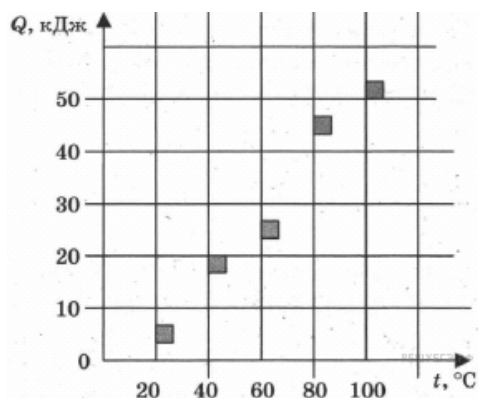
1. **Задание 11 № 6593.** На графике представлены результаты измерения количества теплоты Q , затраченного на нагревание 1 кг вещества 1 и 1 кг вещества 2, при различных значениях температуры t этих веществ. Выберите два утверждения, соответствующие результатам этих измерений.



- 1) Теплоёмкости двух веществ одинаковы.
- 2) Теплоёмкость первого вещества больше теплоёмкости второго вещества.
- 3) Для изменения температуры 1 кг вещества 1 на 20° необходимо количество теплоты 6000 Дж.
- 4) Для изменения температуры 1 кг вещества 2 на 10° необходимо количество теплоты 3750 Дж.
- 5) Начальные температуры обоих веществ равны 0°C .

Источник: Практикум по выполнению типовых тестовых заданий ЕГЭ. С. Б. Бобошина.

2. **Задание 11 № 6602.** На графике представлены результаты измерения количества теплоты Q , затраченного на нагревание 1 кг некоторого вещества, при различных значениях температуры t этого вещества. Погрешность измерения количества теплоты $\Delta Q = \pm 500$ Дж, температуры $\Delta t = \pm 2$ К

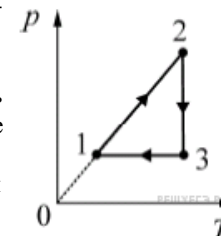


Выбери два утверждения, соответствующие результатам этих измерений.

- 1) Удельная теплоёмкость вещества примерно равна $600 \text{ Дж}/(\text{кг}\cdot\text{K})$
- 2) Для нагревания до 363 К необходимо сообщить больше 50 кДж.
- 3) При охлаждении 1 кг вещества на 20 К выделится 12000 Дж.
- 4) Для нагревания 2 кг вещества на 30 К необходимо сообщить примерно 80 кДж.
- 5) Удельная теплоёмкость зависит от температуры.

Источник: Практикум по выполнению типовых тестовых заданий ЕГЭ. С. Б. Бобошина.

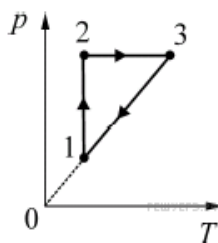
3. **Задание 11 № 6659.** В результате эксперимента по изучению циклического процесса, проводившегося с некоторым постоянным количеством одноатомного газа, который в условиях опыта можно было считать идеальным, получилась зависимость давления p от температуры T , показанная на графике. Выберите два утверждения, соответствующие результатам этого эксперимента, и запишите в таблицу цифры, под которыми указаны эти утверждения.



- 1) В процессе 2–3 газ не совершал работу.
- 2) В процессе 1–2 газ совершал положительную работу.
- 3) В процессе 2–3 газ совершал положительную работу.
- 4) В процессе 3–1 газ совершал положительную работу.
- 5) Изменение внутренней энергии газа на участке 1–2 было равно модулю изменения внутренней энергии газа на участке 3–1.

Источник: СтатГрад: Тренировочная работа по физике 12.12.2014
Вариант ФИ10301.

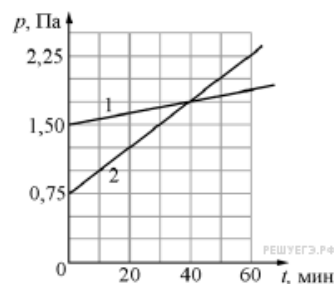
4. **Задание 11 № 6698.** В результате эксперимента по изучению циклического процесса, проводившегося с некоторым постоянным количеством одноатомного газа, который в условиях опыта можно было считать идеальным, получилась зависимость давления p от температуры T , показанная на графике. Выберите два утверждения, соответствующие результатам этого эксперимента, и запишите в таблицу цифры, под которыми указаны эти утверждения.



- 1) В процессе 1–2 газ совершал отрицательную работу.
- 2) В процессе 2–3 газ совершал отрицательную работу.
- 3) В процессе 3–1 газ совершал положительную работу.
- 4) Изменение внутренней энергии газа на участке 1–2 было меньше изменения внутренней энергии газа на участке 2–3.
- 5) В процессе 3–1 газ совершал отрицательную работу.

Источник: СтатГрад: Тренировочная работа по физике 12.12.2014
Вариант ФИ10302.

5. **Задание 11 № 7637.** В двух закрытых сосудах одинакового объема (1 литр) нагревают два различных газа — 1 и 2. На рисунке показаны зависимости давления p этих газов от времени t . Известно, что начальные температуры газов были одинаковы. Выберите два верных утверждения, соответствующие результатам этих экспериментов.

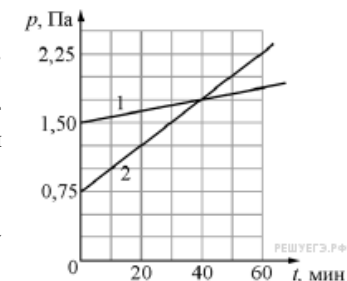


- 1) Количество вещества первого газа больше, чем количество вещества второго газа.
- 2) Так как по условию эксперимента газы имеют одинаковые объёмы, а в момент времени $t = 40$ мин они имеют и одинаковые давления, то температуры этих газов в этот момент времени также одинаковы.
- 3) В момент времени $t = 40$ мин температура газа 1 меньше температуры газа 2.
- 4) В процессе проводимого эксперимента не происходит изменения внутренней энергии газов.
- 5) В процессе проводимого эксперимента оба газа совершают положительную работу.

Источник: СтатГрад: Тренировочная работа по физике 17.02.2016
Вариант ФИ10303

6. **Задание 11 № 7679.** В двух закрытых сосудах одинакового объёма (1 литр) нагревают два различных газа — 1 и 2. На рисунке показаны зависимости давления p этих газов от времени t . Известно, что начальные температуры газов были одинаковы.

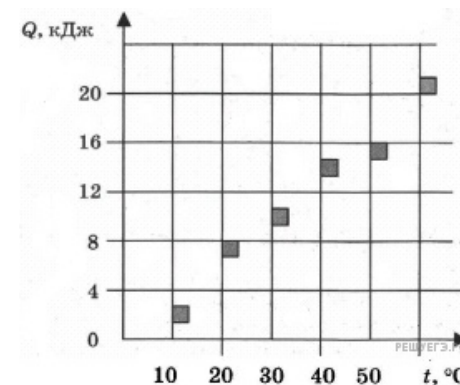
Выберите два верных утверждения, соответствующие результатам этих экспериментов.



- 1) Количество вещества первого газа меньше, чем количество вещества второго газа.
- 2) Так как по условию эксперимента газы имеют одинаковые объёмы, а в момент времени $t = 40$ мин они имеют и одинаковые давления, то температуры этих газов в этот момент времени также одинаковы.
- 3) В момент времени $t = 40$ мин температура газа 1 больше температуры газа 2.
- 4) В процессе проводимого эксперимента внутренняя энергия обоих газов увеличивается.
- 5) В процессе проводимого эксперимента оба газа не совершают работу.

Источник: СтатГрад: Тренировочная работа по физике 17.02.2016
Вариант ФИ10304

7. **Задание 11 № 7769.** На графике представлены результаты измерения количества теплоты Q , затраченного на нагревание 1 кг некоторого вещества от 0°C до различных температур t . Погрешность измерения количества теплоты $\Delta Q = \pm 400$ Дж, температуры $\Delta t = \pm 2$ К.



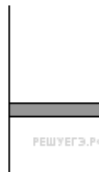
Выбери два утверждения, соответствующие результатам этих измерений.

- 1) Удельная теплоёмкость вещества примерно равна 650 Дж/(кг·К)
- 2) Для нагревания от начальной температуры до 313 К необходимо сообщить больше 12 кДж.
- 3) При охлаждении 1 кг вещества на 20 К выделится 13 000 Дж.
- 4) Для нагревания 2 кг вещества на 30 К необходимо сообщить примерно 20 кДж.
- 5) Удельная теплоёмкость зависит от температуры.

8. Задание 11 № 8006. В цилиндрическом сосуде под массивным поршнем находится газ. Поршень не закреплён и может перемещаться в сосуде без трения (см. рисунок). В сосуд закачивается ещё такое же количество газа при неизменной температуре. Как изменятся в результате этого давление газа и концентрация его молекул?

Для каждой величины определите соответствующий характер изменения:

- 1) увеличится
- 2) уменьшится
- 3) не изменится

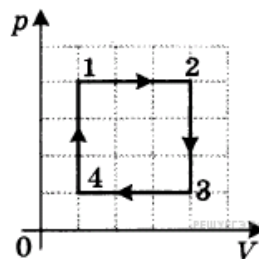


Запишите в таблицу выбранные цифры для каждой физической величины. Цифры в ответе могут повторяться.

Давление газа	Концентрация молекул газа

Источник: Демонстрационная версия ЕГЭ—2017 по физике.

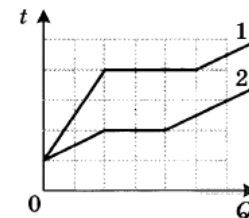
9. Задание 11 № 8077. На рисунке в координатах p – V показан циклический процесс 1–2–3–4–1, который совершает один моль идеального одноатомного газа. Из предложенного перечня выберите два верных утверждения и укажите их номера.



- 1) В процессе 1–2 внутренняя энергия газа увеличивается.
- 2) В процесс 2–3 газ совершает положительную работу.
- 3) В процессе 3–4 газу сообщают некоторое количество теплоты.
- 4) В процессе 4–1 температура газа увеличивается в 4 раза.
- 5) Работа, совершённая над газом в процессе 1–2, в 3 раза больше работы, совершённой на газом в процессе 3–4.

Источник: Физика. Типовые тестовые задания. М. Ю. Демидова 2016 г.

10. Задание 11 № 8078. На рисунке представлены графики зависимости температуры t двух тел одинаковой массы от сообщённого количества теплоты Q . Первоначально тела находились в твёрдом агрегатном состоянии.

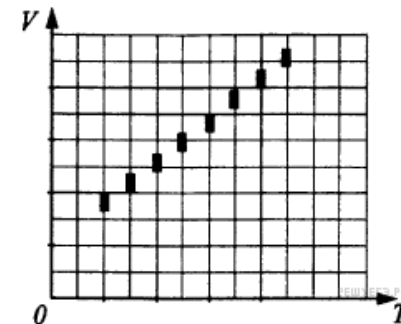


Используя данные графиков, выберите из предложенного перечня два верных утверждения и укажите их номера.

- 1) Температура плавления первого тела в 4 раза больше, чем у второго.
- 2) Тела имеют одинаковую удельную теплоёмкость в твёрдом агрегатном состоянии.
- 3) Удельная теплоёмкость второго тела в твёрдом агрегатном состоянии в 3 раза больше, чем у первого.
- 4) Оба тела имеют одинаковую удельную теплоту плавления.
- 5) Тела имеют одинаковую удельную теплоёмкость в жидком агрегатном состоянии.

Источник: Физика. Типовые тестовые задания. М. Ю. Демидова 2016 г.

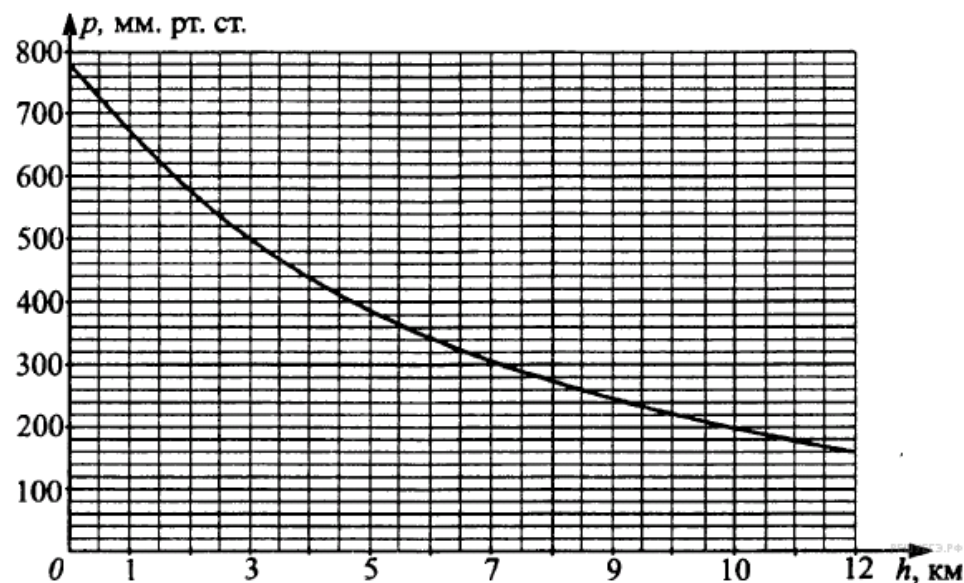
11. Задание 11 № 8082. При проведении эксперимента по изобарному нагреванию разреженного газа была получена следующая зависимость объёма газа V от его температуры T . Выберите два утверждения, соответствующих результатам этого эксперимента, и запишите в таблицу цифры, под которыми они указаны.



- 1) Данные прекрасно укладываются на прямую, следовательно, эксперимент подтверждает справедливость закона Менделеева–Клапейрона.
- 2) Уравнение Менделеева–Клапейрона для этого газа неприменимо.
- 3) При проведении эксперимента масса газа уменьшилась.
- 4) При проведении эксперимента масса газа увеличилась.
- 5) Газ совершил положительную работу.

Источник: Подготовка к ЕГЭ-2016. 25 тренировочных вариантов по демоверсии на 2016 год. Монастырский Л. М.

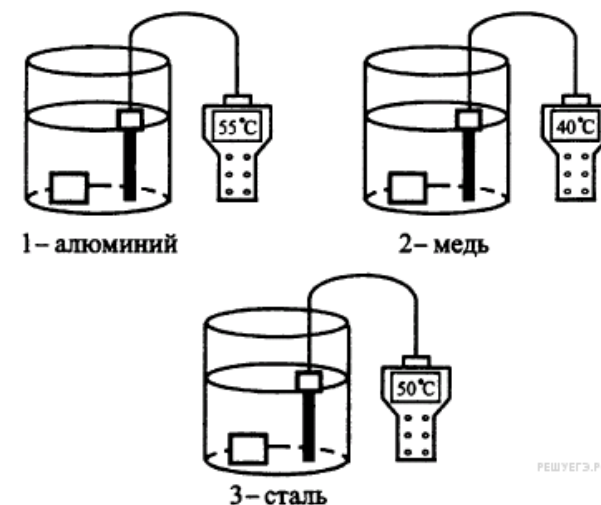
12. Задание 11 № 8083. На рисунке приведён экспериментальный график зависимости атмосферного давления воздуха от высоты. Выберите два верных утверждения о процессах, наблюдаемых в опыте.



- 1) С ростом высоты атмосферное давление возрастает.
- 2) Давление на высоте 5 км вдвое меньше, чем на поверхности Земли.
- 3) Давление на поверхности Земли составляет 780 мм.рт.ст.
- 4) На высоте 9,5 км давление приблизительно равно 300 мм.рт.ст.
- 5) С ростом температуры воздуха давление растёт.

Источник: Подготовка к ЕГЭ-2016. 25 тренировочных вариантов по демоверсии на 2016 год. Монастырский Л. М.

13. Задание 11 № 8084. Ученик в три калориметра одинакового объёма с горячей водой опускал бруски одинаковой массы, изготовленные из стали, меди и алюминия (см. рисунок). Начальная температура всех брусков одинакова и меньше температуры воды. Начальная температура воды во всех калориметрах одинакова.

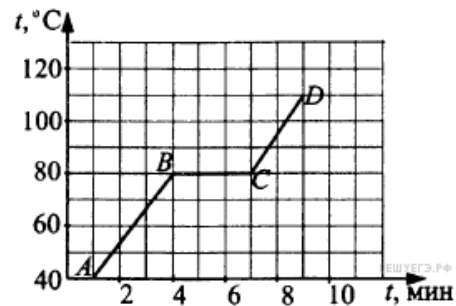


Выберите из предложенного перечня два утверждения, соответствующих результатам опыта, и запишите в таблицу цифры, под которыми они указаны.

- 1) Наименьшей теплоёмкостью обладает алюминий.
- 2) Наибольшей теплоёмкостью обладает сталь.
- 3) Температура системы после установления равновесия определяется теплоёмкостью погружаемого тела.
- 4) Температура системы после установления равновесия зависит от начальной температуры воды.
- 5) Теплоёмкость воды больше теплоёмкости алюминия.

Источник: Подготовка к ЕГЭ-2016. 25 тренировочных вариантов по демоверсии на 2016 год. Монастырский Л. М.

14. Задание 11 № 8086. На рисунке приведён экспериментально полученный график зависимости температуры от времени при нагревании некоторого вещества. Первоначально вещество находилось в жидком состоянии.



Выберите два утверждения, соответствующие результатам опыта и запишите в таблицу цифры, под которыми они указаны.

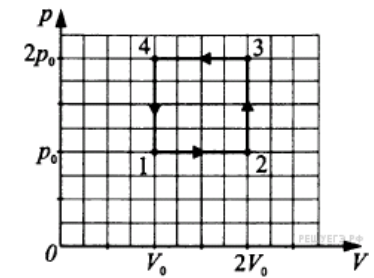
- 1) Температура кипения равна $100\text{ }^{\circ}\text{C}$.
- 2) Теплоёмкости в жидком и газообразном состоянии одинаковы.
- 3) Наибольшей внутренней энергией вещество обладает в точке D .
- 4) Наименьшей внутренней энергией вещество обладает в точке B .
- 5) В точке D вещество находится в газообразном состоянии.

Источник: Подготовка к ЕГЭ-2016. 25 тренировочных вариантов по демоверсии на 2016 год. Монастырский Л. М.

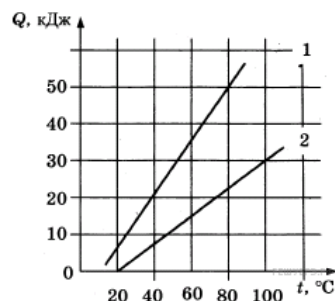
15. Задание 11 № 8087. На pV -диаграмме показан процесс изменения состояния идеального одноатомного газа. Выберите два верных утверждения и запишите в таблицу цифры, под которыми они указаны.

- 1) Работа совершенная газом за цикл, A_{1234} , отрицательная.
- 2) Процесс на участке 2–3 изобарический.
- 3) На участке 1–4 газ совершил меньшую работу, чем на участке 2–3.
- 4) Температура газа в точке T_3 в два раза больше температуры газа в точке T_1 .
- 5) В точках 2 и 4 температура газа одинакова.

Источник: Подготовка к ЕГЭ-2016. 25 тренировочных вариантов по демоверсии на 2016 год. Монастырский Л. М.



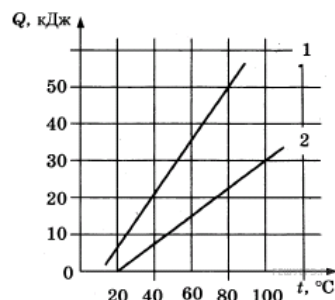
16. Задание 11 № 8088. На графике представлены результаты измерения количества теплоты Q , затраченного на нагревание 1 кг вещества 1 и 1 кг вещества 2, при различных значениях температуры t этих веществ. Выберите два утверждения, соответствующие результатам этих измерений.



- 1) Теплоёмкости двух веществ отличаются в два раза.
- 2) Теплоёмкость первого вещества равна теплоёмкости второго вещества.
- 3) Для изменения температуры 1 кг вещества 1 на 20° необходимо количество теплоты 15 000 Дж.
- 4) Для изменения температуры 1 кг вещества 2 на 10° необходимо количество теплоты 7000 Дж.
- 5) Начальные температуры обоих веществ равны 10°C .

Источник: РЕШУ ЕГЭ

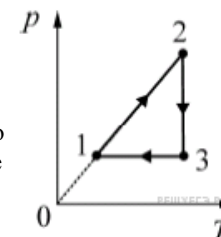
17. Задание 11 № 8089. На графике представлены результаты измерения количества теплоты Q , затраченного на нагревание 1 кг вещества 1 и 1 кг вещества 2, при различных значениях температуры t этих веществ. Выберите два утверждения, соответствующие результатам этих измерений.



- 1) Теплоёмкости первого вещества равна 0,75 кДж/(кг·°C).
- 2) Теплоёмкости второго вещества равна 0,75 кДж/(кг·°C).
- 3) Для изменения температуры 1 кг вещества 1 на 40° необходимо количество теплоты 15 000 Дж.
- 4) Для изменения температуры 1 кг вещества 2 на 20° необходимо количество теплоты 7000 Дж.
- 5) Начальные температуры обоих веществ равны 0°C .

Источник: РЕШУ ЕГЭ

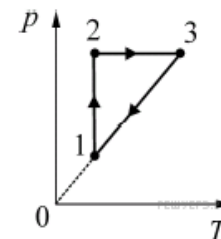
18. Задание 11 № 8090. В результате эксперимента по изучению циклического процесса, проводившегося с некоторым постоянным количеством одноатомного газа, который в условиях опыта можно было считать идеальным, получилась зависимость давления p от температуры T , показанная на графике. Выберите два утверждения, соответствующие результатам этого эксперимента, и запишите в таблицу цифры, под которыми указаны эти утверждения.



- 1) В процессе 2–3 газ совершал работу.
- 2) В процессе 1–2 газ совершал отрицательную работу.
- 3) В процессе 2–3 газ совершал отрицательную работу.
- 4) В процессе 3–1 газ совершал отрицательную работу.
- 5) Изменение внутренней энергии газа на участке 1–2 по модулю больше изменения внутренней энергии газа на участке 3–1.

Источник: РЕШУ ЕГЭ

19. Задание 11 № 8091. В результате эксперимента по изучению циклического процесса, проводившегося с некоторым постоянным количеством одноатомного газа, который в условиях опыта можно было считать идеальным, получилась зависимость давления p от температуры T , показанная на графике. Выберите два утверждения, соответствующие результатам этого эксперимента, и запишите в таблицу цифры, под которыми указаны эти утверждения.

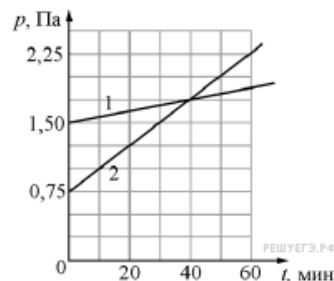


- 1) В процессе 1–2 газ совершал положительную работу.
- 2) В процессе 2–3 газ совершал положительную работу.
- 3) В процессе 3–1 газ совершал отрицательную работу.
- 4) Изменение внутренней энергии газа на участке 1–2 было больше изменения внутренней энергии газа на участке 2–3.
- 5) В процессе 3–1 работа не совершалась.

Источник: РЕШУ ЕГЭ

20. Задание 11 № 8092. В двух закрытых сосудах одинакового объёма (1 литр) нагревают два различных газа — 1 и 2. На рисунке показаны зависимости давления p этих газов от времени t . Известно, что начальные температуры газов были одинаковы. Выберите два верных утверждения, соответствующие результатам этих экспериментов.

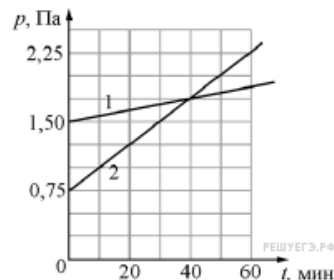
- 1) Количество вещества первого и второго газов равны.
- 2) В момент времени $t = 40$ мин температура второго газа больше температуры первого в два раза.
- 3) В момент времени $t = 40$ мин температура второго газа меньше температуры первого в два раза.
- 4) В процессе проводимого эксперимента внутренняя энергия газов растёт.
- 5) В процессе проводимого эксперимента оба газа совершают положительную работу.



21. Задание 11 № 8093. В двух закрытых сосудах одинакового объёма (1 литр) нагревают два различных газа — 1 и 2. На рисунке показаны зависимости давления p этих газов от времени t . Известно, что начальные температуры газов были одинаковы.

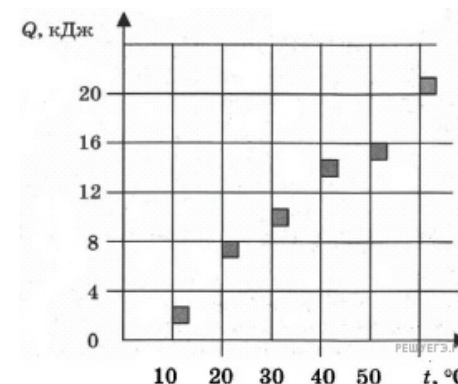
Выберите два верных утверждения, соответствующие результатам этих экспериментов.

- 1) Количество вещества первого газа больше, чем количество вещества второго газа в два раза.
- 2) Количество вещества первого газа больше, чем количество вещества второго газа в четыре раза.
- 3) В момент времени $t = 40$ мин температура газа 2 больше температуры газа 1.
- 4) В процессе проводимого эксперимента внутренняя энергия обоих газов уменьшается.
- 5) В процессе проводимого эксперимента оба газа совершают отрицательную работу.



Источник: РЕШУ ЕГЭ

22. Задание 11 № 8094. На графике представлены результаты измерения количества теплоты Q , затраченного на нагревание 1 кг некоторого вещества от 0°C до различных температур t . Погрешность измерения количества теплоты $\Delta Q = \pm 400$ Дж, температуры $\Delta t = \pm 2$ К.

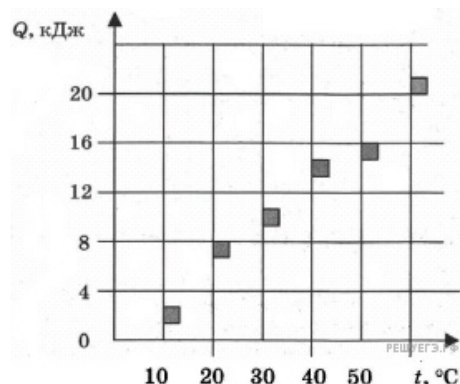


Выбери два утверждения, соответствующие результатам этих измерений.

- 1) Удельная теплоёмкость вещества примерно равна $450 \text{ Дж}/(\text{кг}\cdot\text{K})$
- 2) Для нагревания от начальной температуры до 313 K необходимо сообщить больше 10 кДж .
- 3) При охлаждении 1 кг вещества на 20 K выделится $6\,400 \text{ Дж}$.
- 4) Для нагревания 2 кг вещества на 30 K необходимо сообщить примерно 40 кДж .
- 5) Удельная теплоёмкость зависит от температуры.

Источник: РЕШУ ЕГЭ

23. Задание 11 № 8095. На графике представлены результаты измерения количества теплоты Q , затраченного на нагревание 1 кг некоторого вещества от 0°C до различных температур t . Погрешность измерения количества теплоты $\Delta Q = \pm 400$ Дж, температуры $\Delta t = \pm 2$ К.



Выбери два утверждения, соответствующие результатам этих измерений.

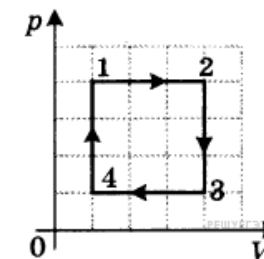
- 1) Удельная теплоёмкость вещества примерно равна $400 \text{ Дж}/(\text{кг}\cdot\text{K})$
- 2) Для нагревания от начальной температуры до 313 K необходимо сообщить телу менее 5 кДж .
- 3) При охлаждении 1 кг вещества на 10 K выделится $3\,200 \text{ Дж}$.
- 4) Для нагревания 2 кг вещества на 30 K необходимо сообщить примерно 20 кДж .
- 5) Удельная теплоёмкость зависит от температуры.

Источник: РЕШУ ЕГЭ

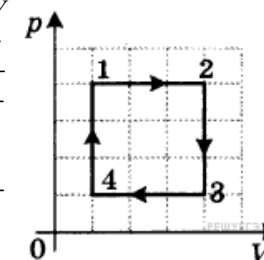
24. Задание 11 № 8096. На рисунке в координатах p – V показан циклический процесс 1–2–3–4–1, который совершает один моль идеального одноатомного газа. Из предложенного перечня выберите два верных утверждения и укажите их номера.

- 1) В процессе 1–2 внутренняя энергия газа уменьшается.
- 2) В процесс 2–3 газ не совершает работу.
- 3) В процессе 3–4 от газа отнимают некоторое количество теплоты.
- 4) В процессе 4–1 температура газа увеличивается в 2 раза.
- 5) Работа, совершённая над газом в процессе 1–2, в 3 раза больше работы, совершённой на газом в процессе 3–4.

Источник: РЕШУ ЕГЭ



25. Задание 11 № 8097. На рисунке в координатах p – V показан циклический процесс 1–2–3–4–1, который совершает один моль идеального одноатомного газа. Из предложенного перечня выберите два верных утверждения и укажите их номера.

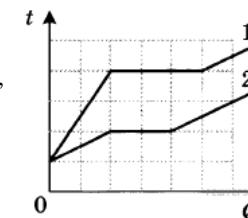


- 1) В процессе 1–2 внутренняя энергия газа не изменяется.
- 2) В процесс 2–3 газ совершает положительную работу.
- 3) В процессе 3–4 над газом совершают работу.
- 4) В процессе 4–1 температура газа уменьшается в 4 раза.
- 5) Работа, совершённая над газом в процессе 1–2, в 4 раза больше работы, совершённой газом в процессе 3–4.

Источник: РЕШУ ЕГЭ

26. Задание 11 № 8098. На рисунке представлены графики зависимости температуры t двух тел одинаковой массы от сообщённого количества теплоты Q . Первоначально тела находились в твёрдом агрегатном состоянии.

Используя данные графиков, выберите из предложенного перечня два верных утверждения и укажите их номера.

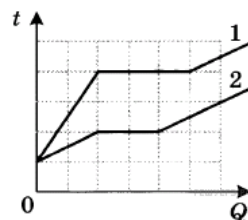


- 1) Температура плавления первого тела в 2 раза больше, чем у второго.
- 2) Тела имеют одинаковую удельную теплоёмкость в твёрдом агрегатном состоянии.
- 3) Удельная теплоёмкость первого тела в твёрдом агрегатном состоянии в 3 раза больше, чем у второго.
- 4) Удельная теплота плавления первого тела, больше, чем удельная теплота плавления второго.
- 5) Тела имеют различную удельную теплоёмкость в жидком агрегатном состоянии.

Источник: РЕШУ ЕГЭ

27. Задание 11 № 8099. На рисунке представлены графики зависимости температуры t двух тел одинаковой массы от сообщённого количества теплоты Q . Первоначально тела находились в твёрдом агрегатном состоянии.

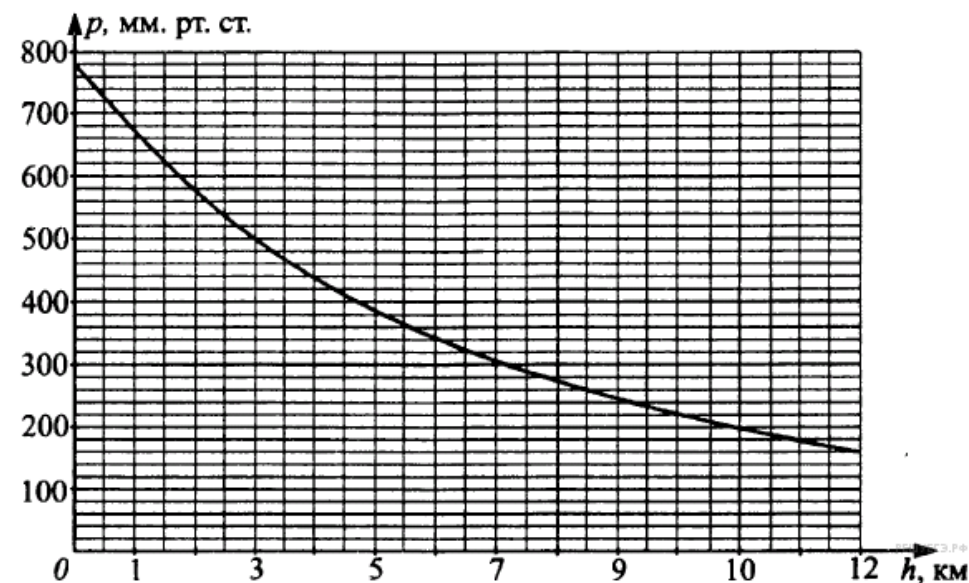
Используя данные графиков, выберите из предложенного перечня два верных утверждения и укажите их номера.



- 1) Температура плавления второго тела в 2 раза больше, чем у первого.
- 2) Удельная теплоёмкость второго тела в твёрдом агрегатном состоянии в 2 раза больше, чем у первого.
- 3) Удельная теплоёмкость второго тела в твёрдом агрегатном состоянии в 3 раза больше, чем у первого.
- 4) Удельная теплота плавления второго тела меньше удельной теплоты плавления первого.
- 5) Тела имеют одинаковую удельную теплоёмкость в жидком агрегатном состоянии.

Источник: РЕШУ ЕГЭ

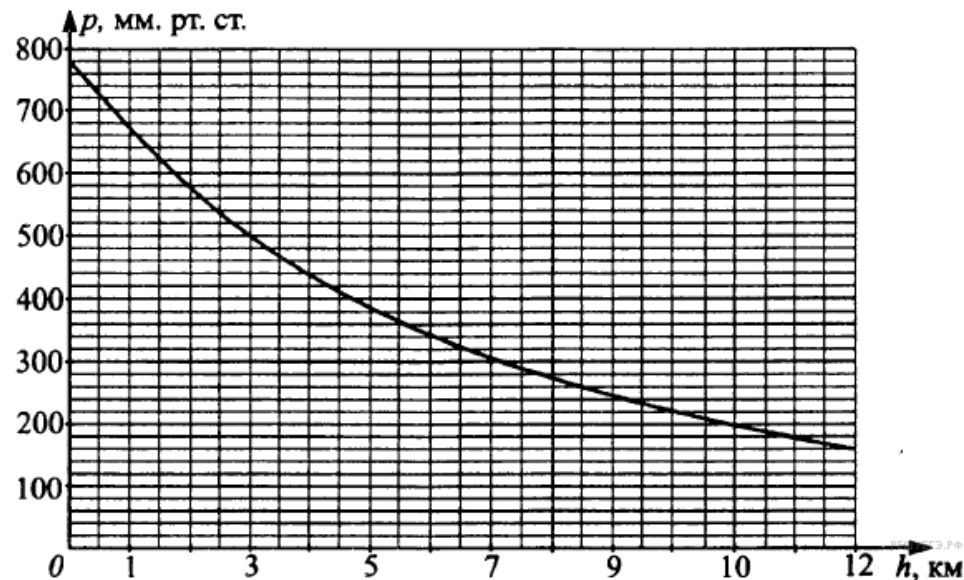
28. Задание 11 № 8100. На рисунке приведён экспериментальный график зависимости атмосферного давления воздуха от высоты. Выберите два верных утверждения о процессах, наблюдаемых в опыте.



- 1) С ростом высоты атмосферное давление уменьшается.
- 2) Давление на высоте 5 км втрое меньше, чем на поверхности Земли.
- 3) Давление на поверхности Земли составляет 700 мм.рт.ст.
- 4) На высоте 9,5 км давление приблизительно равно 240 мм.рт.ст.
- 5) С ростом температуры воздуха давление растёт.

Источник: РЕШУ ЕГЭ

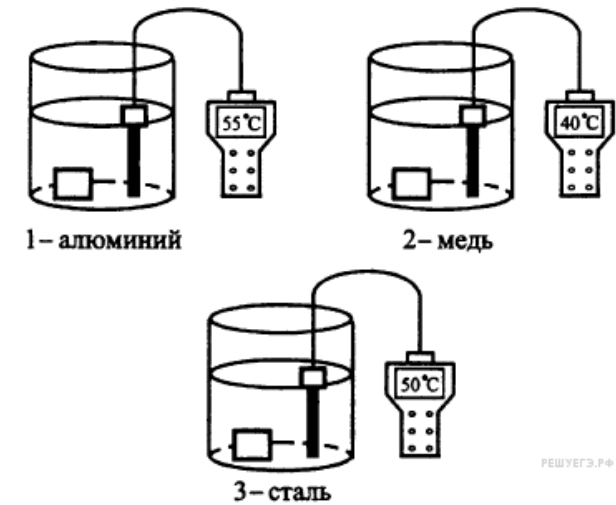
29. Задание 11 № 8101. На рисунке приведён экспериментальный график зависимости атмосферного давления воздуха от высоты. Выберите два верных утверждения о процессах, наблюдаемых в опыте.



- 1) С ростом высоты атмосферное давление не изменяется.
- 2) На высоте 3 км давление равно 500 мм.рт.ст.
- 3) Давление на поверхности Земли составляет 750 мм.рт.ст.
- 4) На высоте 7 км давление приблизительно равно 300 мм.рт.ст.
- 5) С ростом температуры воздуха давление растёт.

Источник: РЕШУ ЕГЭ

30. Задание 11 № 8102. Ученик в три калориметра одинакового объёма с холодной водой опускал нагретые бруски одинаковой массы, изготовленные из стали, меди и алюминия (см. рисунок). Начальная температура всех брусков одинакова и больше температуры воды. Начальная температура воды во всех калориметрах одинакова.

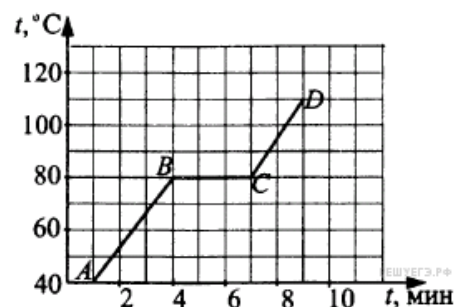


Выберите из предложенного перечня два утверждения, соответствующих результатам опыта, и запишите в таблицу цифры, под которыми они указаны.

- 1) Наименьшей теплоёмкостью обладает алюминий.
- 2) Наименьшей теплоёмкостью обладает медь.
- 3) Температура системы после установления равновесия определяется теплоёмкостью погружаемого тела.
- 4) Температура системы после установления равновесия зависит от начальной температуры воды.
- 5) Теплоёмкость воды больше теплоёмкости алюминия.

Источник: РЕШУ ЕГЭ

31. Задание 11 № 8103. На рисунке приведён экспериментально полученный график зависимости температуры от времени при нагревании некоторого вещества. Первоначально вещество находилось в жидком состоянии.

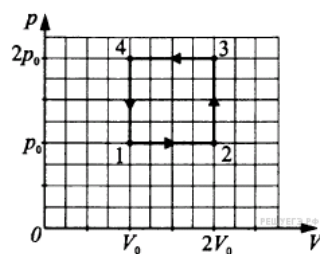


Выберите два утверждения, соответствующие результатам опыта и запишите в таблицу цифры, под которыми они указаны.

- 1) Температура кипения равна 80°C .
- 2) Теплоёмкости в жидком и газообразном состоянии одинаковы.
- 3) Наибольшей внутренней энергией вещество обладает в точке C.
- 4) Наименьшей внутренней энергией вещество обладает в точке A.
- 5) В точке D вещество находится в жидком состоянии.

Источник: РЕШУ ЕГЭ

32. Задание 11 № 8104. На pV -диаграмме показан процесс изменения состояния идеального одноатомного газа. Выберите два верных утверждения и запишите в таблицу цифры, под которыми они указаны.



- 1) Работа совершенная газом за цикл, A_{1234} , положительна.
- 2) Процесс на участке 2–3 изохорный.
- 3) На участке 1–4 газ совершил меньшую работу, чем на участке 2–3.
- 4) Температура газа в точке T_3 в четыре раза больше температуры газа в точке T_1 .
- 5) Температура газа в точке 4 в два раза больше температуры газа в точке 2.

Источник: РЕШУ ЕГЭ

Ключ

№ п/п	№ задания	Ответ
1	6593	24 42
2	6602	13 31
3	6659	35
4	6698	14 41
5	7637	13
6	7679	45
7	7769	24 42
8	8006	33
9	8077	14 41
10	8078	35 53
11	8082	25 52
12	8083	23 32
13	8084	13 31
14	8086	35 53
15	8087	15 51
16	8088	13 31
17	8089	13 31
18	8090	14 41
19	8091	25 52
20	8092	24 42
21	8093	13 31
22	8094	23 32
23	8095	34 43
24	8096	23 32

25	8097	35 53
26	8098	14 41
27	8099	45 54
28	8100	14 41
29	8101	24 42
30	8102	23 32
31	8103	14 41
32	8104	24 42