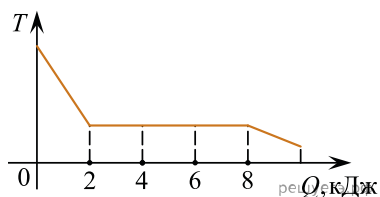
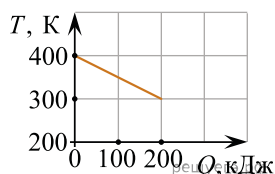


1. Зависимость температуры 0,2 кг первоначально газообразного вещества от количества выделенной им теплоты представлена на рисунке. Рассматриваемый процесс идет при постоянном давлении. Какова удельная теплота парообразования этого вещества? Ответ выразите в кДж/кг.

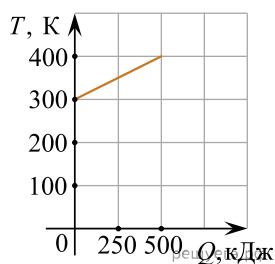


2. На рисунке приведен график зависимости температуры твердого тела от отданного им количества теплоты. Масса тела 4 кг. Какова удельная теплоемкость вещества этого тела? Ответ дайте в джоулях на килограмм на кельвин.

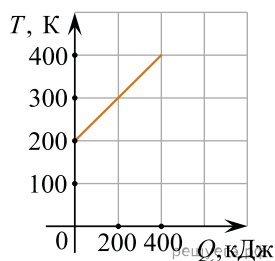


3. Температура медного образца массой 100 г повысилась с 20 °С до 60 °С. Какое количество теплоты получил образец? (Ответ дать в джоулях. Удельную теплоемкость меди считать равной 380 Дж/(кг · °С)).

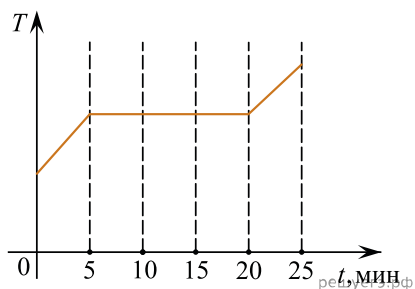
4. На рисунке приведена зависимость температуры твердого тела от полученного им количества теплоты. Масса тела 2 кг. Какова удельная теплоемкость вещества этого тела? Ответ приведите в джоулях на килограмм на Кельвин.



5. На рисунке приведена зависимость температуры твердого тела от полученного им количества теплоты. Масса тела 2 кг. Какова удельная теплоемкость вещества этого тела? Ответ приведите в джоулях на килограмм на Кельвин.

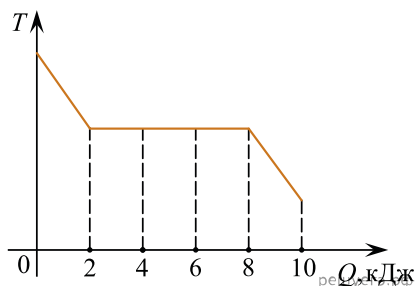


6. В печь поместили некоторое количество алюминия. Диаграмма изменения температуры алюминия с течением времени показана на рисунке. Печь при постоянной мощности нагрева передает алюминию 1 кДж теплоты в минуту. Какое количество теплоты потребовалось для плавления алюминия, уже нагретого до температуры его плавления? Ответ выразите в килоджоулях.



7. Какое количество теплоты необходимо для нагревания 100 г свинца от 300 К до 320 К? Ответ дать в джоулях. (Удельная теплоемкость свинца — 130 Дж/(кг · К).)

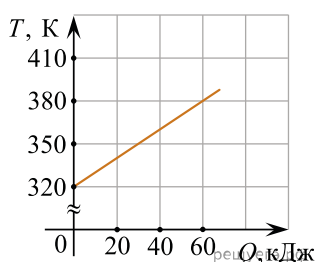
8. Зависимость температуры первоначально жидкого серебра от количества выделенной им теплоты представлена на рисунке. Какое количество теплоты выделилось при кристаллизации серебра? Рассматриваемый процесс идет при постоянном давлении. Ответ выразите в килоджоулях.



9. Чтобы нагреть 96 г молибдена на 1 К, нужно передать ему количество теплоты равное 24 Дж. Чему равна удельная теплоемкость этого вещества? Ответ дайте в джоулях на килограмм на Кельвин.

10. Какое количество теплоты необходимо для плавления 2,5 т стали, взятой при температуре плавления? Удельная теплота плавления стали  $\lambda = 80$  кДж/кг. Теплотерями пренебречь. Ответ запишите в мегаджоулях.

11. На рисунке изображен график зависимости температуры тела от подводимого к нему количества теплоты. Удельная теплоемкость вещества этого тела равна 500 Дж/(кг · К). Чему равна масса тела? (Ответ дать в килограммах.)



12. Определите, каково должно быть отношение масс  $\frac{m_{\text{Fe}}}{m_{\text{Al}}}$  железного и алюминиевого тел, чтобы при получении одного и того же количества теплоты они нагрелись на одно и то же число градусов. Удельная теплоемкость железа 460 Дж/(кг · К), алюминия — 900 Дж/(кг · К). (Ответ округлить до целых.)

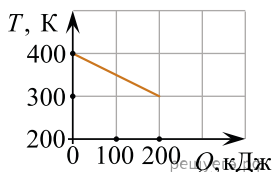
13. Алюминиевому и железному цилиндрам одинаковой массы сообщили одинаковое количество теплоты. Определите примерное отношение изменения температур этих цилиндров  $\frac{\Delta t_{\text{Al}}}{\Delta t_{\text{Fe}}}$ . (Ответ округлите до десятых.) Удельная теплоемкость железа равна 460 Дж/(кг · К), алюминия — 900 Дж/(кг · К).

14. Алюминиевому и железному цилиндрам одинаковой массы сообщили одинаковое количество теплоты. Определите примерное отношение изменения температур этих цилиндров  $\frac{\Delta t_{\text{Fe}}}{\Delta t_{\text{Al}}}$ . (Ответ округлите до целых.) Удельная теплоемкость железа равна 460 Дж/(кг · К), алюминия — 900 Дж/(кг · К).

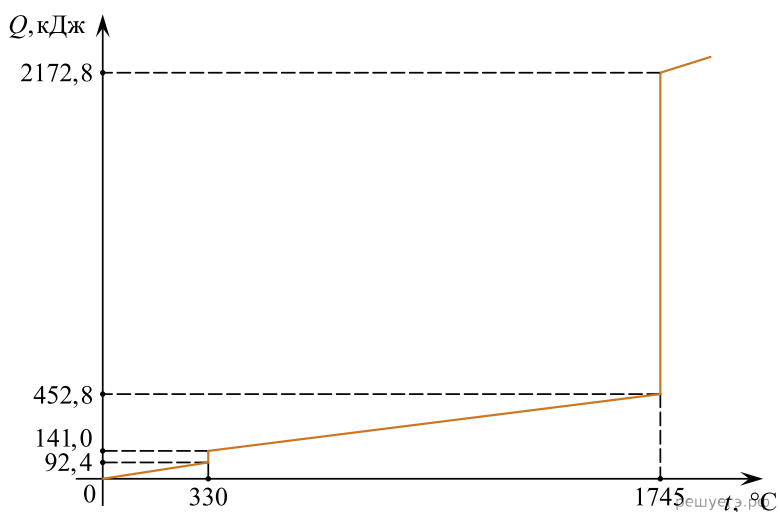
15. Алюминиевому и железному цилиндрам сообщили одинаковое количество теплоты, что привело к увеличению температуры цилиндров, причем увеличение температуры алюминиевого цилиндра оказалось в 2 раза больше, чем железного:  $\Delta t_{\text{Al}} = 2\Delta t_{\text{Fe}}$ . Определите отношение масс этих цилиндров  $\frac{m_{\text{Al}}}{m_{\text{Fe}}}$ . (Ответ округлите до сотых.) Удельная теплоемкость железа равна 460 Дж/(кг · К), алюминия — 900 Дж/(кг · К).

16. Какое количество теплоты необходимо для нагревания свинцовой детали массой 30 г от 25 °С до 125 °С? (Ответ дать в джоулях.) Удельная теплоемкость свинца равна 130 Дж/(кг · °С).

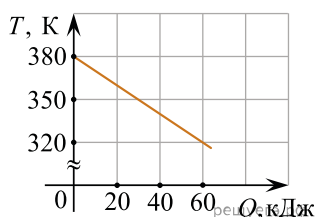
17. На рисунке приведен график зависимости температуры твердого тела от отданного им количества теплоты. Масса тела 4 кг. Какова удельная теплоемкость вещества этого тела? Ответ дайте в джоулях на килограмм на Кельвин.



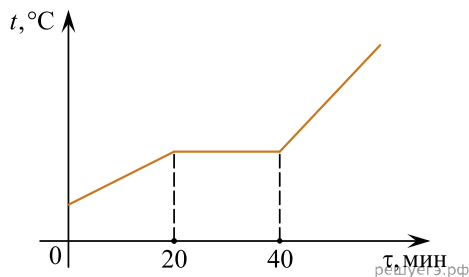
18. На рисунке приведена зависимость количества теплоты  $Q$ , сообщаемой телу массой 2 кг, изначально находившемуся в твердом состоянии, от температуры  $t$  этого тела. Чему равна удельная теплота парообразования вещества, из которого состоит это тело? Ответ укажите в килоджоулях на килограмм.



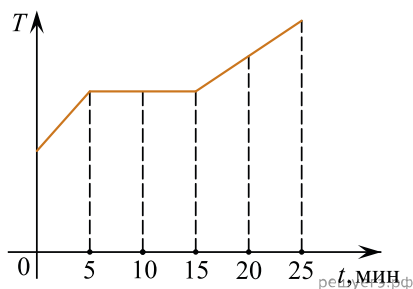
19. Твердое тело остывает. На рисунке представлен график зависимости температуры тела от отданного им количества теплоты. Удельная теплоемкость тела 500 Дж/(кг · К). Чему равна масса тела? (Ответ дать в килограммах.)



20. Образец массой 3,6 кг, находящийся в твердом состоянии, поместили в электропечь и начали нагревать. На рисунке приведен график зависимости температуры  $t$  этого образца от времени  $\tau$ . Известно, что мощность электропечи равна 0,6 кВт. Какова удельная теплота плавления образца (в кДж/кг)? Потерями теплоты при нагревании пренебречь.

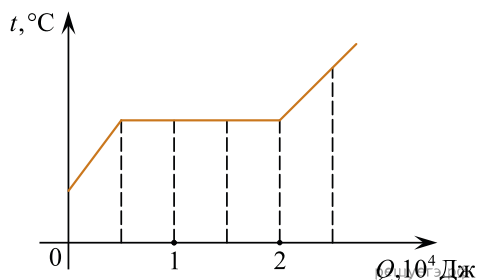


21. Для плавления куска льда при температуре его плавления требуется количество теплоты, равное 3 кДж. Этот кусок льда внесли в теплое помещение. Зависимость температуры льда от времени представлена на рисунке. Определите среднюю тепловую мощность, подводимую к куску льда в процессе плавления. (Ответ дайте в ваттах.)



22. Кузнец куёт железную подкову массой 350 г при температуре 1100 °С. Закончив ковку, он бросает подкову в сосуд с водой. Раздается шипение, и над сосудом поднимается пар. Найдите массу воды, испаряющуюся при погружении в нее раскаленной подковы. Считайте, что вода уже нагрета до температуры кипения. Ответ выразите в граммах. (Удельная теплоемкость железа — 460 Дж/(кг · °С), удельная теплота парообразования воды —  $2,3 \cdot 10^6$  Дж/кг.)

23. На рисунке показан график изменения температуры вещества по мере поглощения им количества теплоты. Вещество находится в сосуде под поршнем. Масса вещества равна 0,5 кг. Первоначально вещество было в жидком состоянии. Какова удельная теплота парообразования вещества? Ответ дайте в кДж/кг.

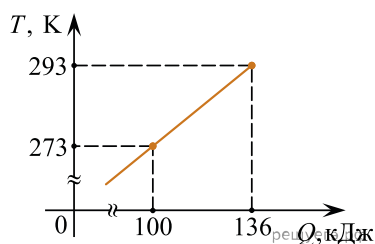


24. Кусок свинца, находившийся при температуре +27,5 °С, начали нагревать, подводя к нему постоянную тепловую мощность. Через 39 секунд после начала нагревания свинец достиг температуры плавления +327,5 °С. Через сколько секунд после этого момента кусок свинца расплавится? Потери теплоты отсутствуют. (Удельная теплоемкость свинца — 130 Дж/(кг · °С), удельная теплота плавления свинца — 25 кДж/кг.)

25. В калориметр, в котором находилась вода массой 2 кг при температуре 0 °С, бросили 300 г льда при температуре -55 °С. Какая масса льда в граммах окажется в калориметре после установления теплового равновесия? (Удельная теплоемкость льда — 2100 Дж/(кг · °С), удельная теплота плавления льда — 330 кДж/кг.)

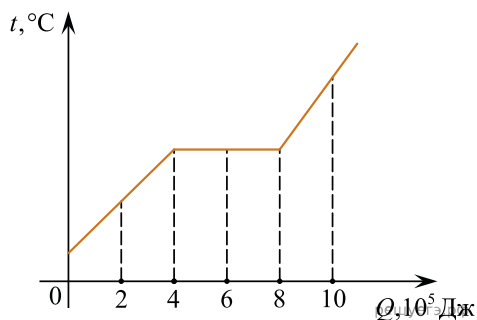
26. В изобарном процессе теплоемкость одного моля кислорода равна 29,085 Дж/К. Определите удельную теплоемкость кислорода в этом процессе. Ответ выразите в джоулях на килограмм на Кельвин и округлите до целого числа.

27. На рисунке показана зависимость температуры металлической детали массой 2 кг от переданного ей количества теплоты. Чему равна удельная теплоемкость металла? Ответ запишите в джоулях на килограмм на кельвин.

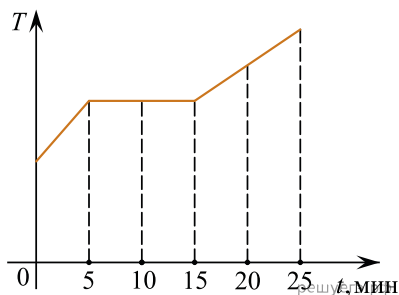


28. В калориметр налит 1 л воды при температуре  $0\text{ }^{\circ}\text{C}$ . В этот калориметр последовательно выливают 50 одинаковых мензурок воды, нагретой до температуры  $+50\text{ }^{\circ}\text{C}$ . Объем мензурки  $20\text{ см}^3$ . Потерями теплоты и теплоемкостью калориметра можно пренебречь. Какая температура (в  $^{\circ}\text{C}$ ) установится в калориметре?

29. На рисунке показан график изменения температуры вещества  $t$  по мере поглощения им количества теплоты  $Q$ . Масса вещества равна 2 кг. Первоначально вещество было в твердом состоянии. Какова удельная теплота плавления вещества? Ответ приведите в килоджоулях на килограмм.



30. В котелок насыпали кусочки олова и поставили на электрическую плитку. В минуту плитка передает олову в среднем количество теплоты, равное 500 Дж. График изменения температуры олова с течением времени показан на рисунке. Какое количество теплоты потребовалось для плавления олова, доведенного до температуры плавления? Ответ приведите в джоулях.



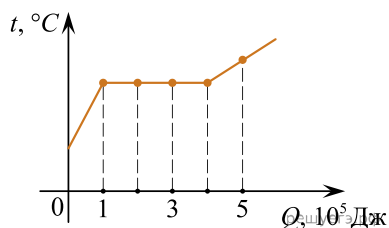
31. В калориметр залили три порции воды массами 200 г, 300 г и 500 г, которые имели температуры  $20\text{ }^{\circ}\text{C}$ ,  $40\text{ }^{\circ}\text{C}$  и  $60\text{ }^{\circ}\text{C}$  соответственно. Теплообмен воды с окружающими телами пренебрежимо мал. Какой будет температура воды в калориметре после установления теплового равновесия? *Ответ дайте в градусах Цельсия.*

32. Железный метеорит массой 1 кг упал в холодное северное море, температура воды в котором равна  $0\text{ }^{\circ}\text{C}$ . Перед попаданием в воду метеорит двигался со скоростью 2 км/с и был разогрет до температуры  $1000\text{ }^{\circ}\text{C}$ . Какое количество теплоты выделилось при торможении и остывании метеорита в воде? Ответ укажите в килоджоулях.

33. В медный калориметр массой 500 г, находившийся при температуре  $20\text{ }^{\circ}\text{C}$ , налили 200 г воды, температура которой была равна  $50\text{ }^{\circ}\text{C}$ . Через некоторое время, когда между водой и калориметром установилось тепловое равновесие, температура воды в нем оказалась равной  $40\text{ }^{\circ}\text{C}$ . Какое количество теплоты было отдано водой и калориметром в окружающую среду? *Ответ запишите в джоулях.*

34. На рисунке показан график изменения температуры вещества, находящегося в закрытом сосуде, по мере поглощения им количества теплоты. Масса вещества равна 0,5 кг. Первоначально вещество было в жидком состоянии. Какова удельная теплота парообразования вещества?

*Ответ дайте в кДж/кг.*



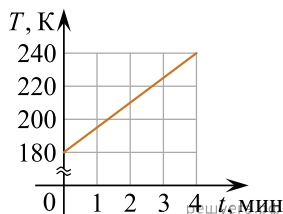
35. Для нагревания на  $20\text{ }^{\circ}\text{C}$  алюминиевой детали потребовалось сообщить ей некоторое количество теплоты. На сколько градусов нагреется чугунная деталь той же массы, если сообщить ей такое же количество теплоты?

Ответ дайте в  $^{\circ}\text{C}$ .

36. Для нагревания на  $72\text{ }^{\circ}\text{C}$  чугунной детали потребовалось сообщить ей некоторое количество теплоты. На сколько градусов нагреется алюминиевая деталь той же массы, если сообщить ей такое же количество теплоты?

Ответ дайте в  $^{\circ}\text{C}$ .

37. Твердый образец массой  $0,4\text{ кг}$  поместили в калориметр и стали нагревать. На графике представлена зависимость температуры  $T$  этого образца от времени  $t$  нагревания. Мощность нагревателя равна  $1,5\text{ кДж/мин}$ . Чему равна удельная теплоемкость вещества, из которого сделан образец? Потерями количества теплоты при нагревании и теплоемкостью калориметра можно пренебречь.



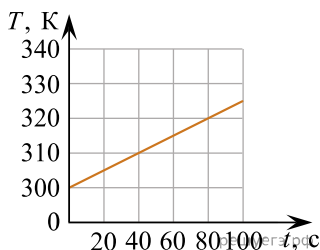
Ответ дайте в джоулях, деленных на произведение килограмма на кельвин).

38. Какое количество теплоты нужно сообщить при нормальном атмосферном давлении воде массой  $0,5\text{ кг}$ , уже нагретой до температуры  $100\text{ }^{\circ}\text{C}$ , для того, чтобы она полностью выкипела? Ответ дайте в килоджоулях.

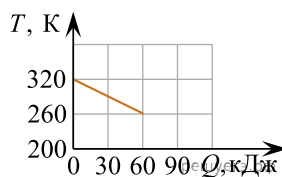
39. Каким должно быть отношение масс чугунного и алюминиевого тел, чтобы при получении одного и того же количества теплоты они нагрелись на одно и то же число градусов? Ответ округлите до десятых долей.

40. Какое количество теплоты нужно сообщить  $2\text{ кг}$  воды, нагретой до температуры  $50\text{ }^{\circ}\text{C}$ , чтобы она полностью выкипела? Ответ запишите в килоджоулях.

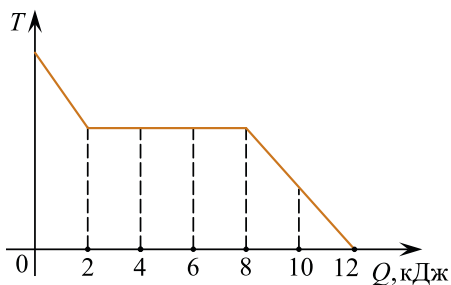
41. На рисунке приведена зависимость температуры  $T$  однородного твердого тела массой  $2\text{ кг}$  от времени  $t$  в процессе нагревания. Чему равна удельная теплоемкость вещества этого тела? Подводимую к телу тепловую мощность можно считать постоянной и равной  $450\text{ Вт}$ . Ответ запишите в  $\text{Дж}/(\text{кг} \cdot \text{K})$ .



42. На рисунке приведен график зависимости температуры твердого тела от отданного им количества теплоты. Какое количество теплоты отдаст тело при уменьшении его температуры на  $30\text{ K}$ ? Ответ запишите в килоджоулях.



43. На рисунке показан график зависимости температуры вещества от отданного им количества теплоты в процессе теплообмена с окружающей средой. Масса вещества  $m = 1,5\text{ кг}$ . Первоначально вещество было в жидком состоянии. Какова удельная теплота плавления вещества? Ответ запишите в килоджоулях на килограмм.



решуегэ.рф

44. Воде, нагретой до температуры  $100^{\circ}\text{C}$  при нормальном атмосферном давлении, сообщили количество теплоты  $Q = 4,6 \cdot 10^6$  Дж. Сколько воды при этом испарится? *Ответ запишите в килограммах.*

45. Жидкость массой 1,2 кг нагревали в калориметре. На рисунке показан график зависимости изменения температуры  $t$  жидкости по мере поглощения ею количества теплоты  $Q$ . Какая масса пара образуется после поглощения жидкостью количества теплоты 300 кДж? *Ответ запишите в килограммах.*

