

Теплообмен

Содержание

1	Всероссийская олимпиада школьников по физике	1
2	Московская олимпиада школьников по физике	9
3	«Покори Воробьёвы горы!»	19
4	«Росатом»	20
5	«Курчатов»	21

1 Всероссийская олимпиада школьников по физике

ЗАДАЧА 1. (Всеросс., 2014, ШЭ, 9–11) В калориметре находится вода массой $m_{\text{в}} = 0,16$ кг и температурой $t_{\text{в}} = 30$ °С. Для того, чтобы охладить воду, из холодильника в стакан переложили лёд массой $m_{\text{л}} = 80$ г. В холодильнике поддерживается температура $t_{\text{л}} = -12$ °С. Определите конечную температуру в калориметре. Удельная теплоёмкость воды $c_{\text{в}} = 4200$ Дж/(кг · °С), удельная теплоёмкость льда $c_{\text{л}} = 2100$ Дж/(кг · °С), удельная теплота плавления льда $\lambda = 334$ кДж/кг.

0.0

ЗАДАЧА 2. (Всеросс., 2015, ШЭ, 9–11) В электрическом чайнике 1 литр воды нагревается на 10 градусов за 1 минуту. За какое время нагреются до кипения 500 г воды, взятые из ведра со смесью воды и льда? Потерями теплоты можно пренебречь. Плотность воды 1000 кг/м³.

За 5 мин

ЗАДАЧА 3. (Всеросс., 2016, ШЭ, 9) В калориметр налито 100 г воды, имеющей температуру 20,0 °С. В калориметр помещают металлическое тело массой 40,0 г, нагретое до температуры 100,0 °С. После установления теплового равновесия температура в калориметре стала равна 23,2 °С. Найдите удельную теплоёмкость металла, из которого изготовлено тело. Удельная теплоёмкость воды 4,19 кДж/(кг · °С), теплоёмкость калориметра 35,2 Дж/°С, потерями теплоты в окружающую среду можно пренебречь.

c = 470 Дж/(кг · °С)

ЗАДАЧА 4. (Всеросс., 2017, ШЭ, 9) Теоретик Баг налил в большую чашку $m_0 = 250$ г кофе при температуре $t_0 = 90$ °С. Для того чтобы остудить его до температуры, не превышающей $t = 60$ °С (чтобы кофе можно было пить, не обжигаясь), теоретик решил добавить в напиток несколько кубиков льда из морозильника. Какое наименьшее количество кубиков понадобится бросить в кофе, если масса одного кубика $m_1 = 2,5$ г, а его начальная температура $t_1 = -15$ °С? Потерями теплоты можно пренебречь. Удельная теплота плавления льда $\lambda = 340$ кДж/кг, удельная теплоёмкость льда $c_{\text{л}} = 2100$ Дж/(кг · °С), плотность льда $\rho_{\text{л}} = 900$ кг/м³, удельная теплоёмкость воды (и кофе) $c = 4200$ Дж/(кг · °С). При решении задачи считайте, что в ходе экспериментов Бага содержимое чашки из неё не выливается.

$$N = \frac{t_1 m_1 c + t_1 m_0 c + m_0 c t}{(t - t_1) \rho_{\text{л}} \lambda} \approx 2,2$$

ЗАДАЧА 5. (Всеросс., 2014, МЭ, 9) Если полностью открыть только горячий кран, то ведро объёмом $V_1 = 10$ л наполняется за $\tau_1 = 100$ с, а если полностью открыть только холодный кран, то банка объёмом $V_2 = 3$ л наполняется за $\tau_2 = 24$ с. Температура горячей воды $t_1 = 70^\circ\text{C}$, а холодной воды $t_2 = 20^\circ\text{C}$. Определите, за какое время τ наполнится водой кастрюля ёмкостью $V = 4,5$ л, если оба крана открыты полностью. Определите температуру t воды, вытекающей из смесителя, если оба крана открыты полностью и тепловое равновесие устанавливается, пока вода находится в смесителе.

$$t \approx 42^\circ\text{C} = \frac{V_1 \tau_1 t_1 + V_2 \tau_2 t_2}{V_1 \tau_1 + V_2 \tau_2} = \frac{10 \cdot 100 \cdot 70 + 3 \cdot 24 \cdot 20}{10 \cdot 100 + 3 \cdot 24} = 42$$

ЗАДАЧА 6. (Всеросс., 2016, МЭ, 9) В жаркий день на столе стоит стакан лимонада со льдом. Масса лимонада $m_1 = 250$ г, масса льда $m_2 = 50$ г, лёд и лимонад находятся в тепловом равновесии. К моменту, когда весь лёд растаял, масса лимонада в стакане была равна $m_3 = 295$ г. Найдите количество теплоты Q , которое получило извне содержимое стакана. Удельная теплота кристаллизации воды $\lambda = 0,33$ МДж/кг, удельная теплота парообразования при 0°C $r = 2,5$ МДж/кг.

$$Q = (m_3 - m_1) \lambda + m_2 r = 40 \cdot 0,33 + 50 \cdot 2,5 = 137$$

ЗАДАЧА 7. (Всеросс., 2017, МЭ, 9) Медный кубик со стороной a , брошенный в калориметр с водой, нагрел её от температуры $t_1 = 20^\circ\text{C}$ до температуры $t_2 = 25^\circ\text{C}$. Если бы вместо этого кубика в воду бросили медный кубик со стороной $2a$ и с той же начальной температурой, то вода нагрелась бы до температуры $t_3 = 44^\circ\text{C}$. Какова начальная температура медного кубика? Что больше — масса воды в калориметре или масса медного кубика со стороной a ? Потерями теплоты и теплоёмкостью калориметра можно пренебречь. Удельная теплоёмкость меди $c_m = 380$ Дж/(кг · °C), удельная теплоёмкость воды $c_v = 4200$ Дж/(кг · °C).

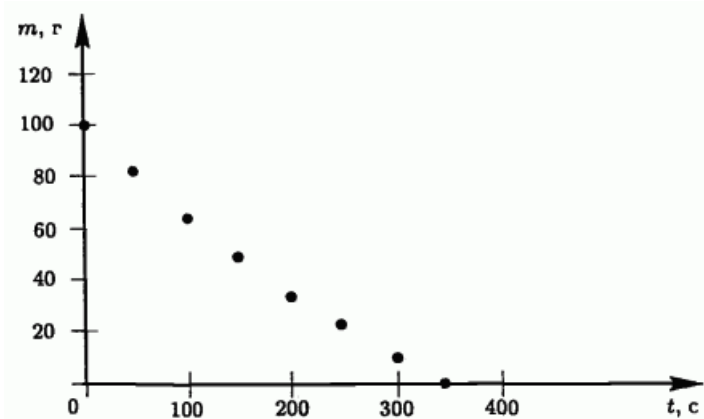
$$t_0 = \frac{8t_2 - t_1}{8t_3 - t_1} = \frac{8 \cdot 25 - 20}{8 \cdot 44 - 20} = 27,5$$

ЗАДАЧА 8. (Всеросс., 2016, МЭ, 10) Теплоизолированный сосуд до краёв наполнен водой при температуре $t_0 = 20^\circ\text{C}$. В воду аккуратно опустили алюминиевую деталь, охлаждённую до температуры $t = -100^\circ\text{C}$. После установления теплового равновесия температура в сосуде оказалась равной $t_1 = 1^\circ\text{C}$. Определите конечную температуру и содержимое сосуда для случая, когда в этот же сосуд с водой погружают две такие алюминиевые детали. Объём детали равен $V = 100$ см³.

Табличные данные: плотность воды $\rho_v = 1000$ кг/м³, $\rho = 2700$ кг/м³, плотность льда $\rho_l = 900$ кг/м³, удельная теплоёмкость воды $c_v = 4200$ Дж/(кг · °C), удельная теплоёмкость алюминия $c = 900$ Дж/(кг · °C), удельная теплоёмкость льда $c_l = 2100$ Дж/(кг · °C), удельная теплота плавления льда $\lambda = 335$ кДж/кг.

$$t_2 \approx 10^\circ\text{C} = \frac{2V \rho_l c_l t + V \rho_v c_v t_0}{2V \rho_l c_l + V \rho_v c_v} = 10$$

ЗАДАЧА 9. (Всеросс., 2004, ОЭ, 9) В одном калориметре находится смесь воды и льда, в другом — вода при температуре 100°C . Горячую воду начинают охлаждать следующим образом: маленький металлический шарик на нити опускают в холодную воду, затем переносят в горячую, затем опять в холодную и т. д. При этом каждый раз успевают установиться тепловое равновесие, а весь цикл занимает одно и то же время. График зависимости массы льда в «холодном» калориметре от времени изображён на рисунке. До какой температуры охладилась горячая вода, когда весь лёд растаял? Теплообменом с атмосферой можно пренебречь.



□◊09

ЗАДАЧА 10. (Всеросс., 2010, РЭ, 9) Теплоёмкость некоторых материалов может зависеть от температуры. Рассмотрим брусок массы $m_1 = 1$ кг, изготовленный из материала, удельная теплоёмкость которого зависит от температуры t по закону

$$c = c_1(1 + \alpha t),$$

где $c_1 = 1,4 \cdot 10^3$ Дж/(кг \cdot $^\circ\text{C}$) и $\alpha = 0,014^\circ\text{C}^{-1}$. Такой брусок, нагретый до температуры $t_1 = 100^\circ\text{C}$, опускают в калориметр, в котором находится некоторая масса m_2 воды при температуре $t_2 = 20^\circ\text{C}$. После установления теплового равновесия температура в калориметре оказалась равной $t_0 = 60^\circ\text{C}$.

Пренебрегая теплоёмкостью калориметра и тепловыми потерями, определите массу m_2 воды в калориметре. Известно, что удельная теплоёмкость воды $c_1 = 4,2 \cdot 10^3$ Дж/(кг \cdot $^\circ\text{C}$).

$$Q_{\text{отд}} \approx \left(\frac{c}{(c_1 + c_2 t_0)} + 1 \right) \frac{c_1 - c_2 t_0}{c_1 - c_2 t_2} Q_{\text{пол}} = Q_{\text{пол}}$$

ЗАДАЧА 11. (Всеросс., 2013, РЭ, 9) В лаборатории по работе с одарёнными детьми экспериментатор Глюк обнаружил два одинаковых теплоизолированных сосуда. В каждый из них было налито одинаковое количество неизвестной жидкости. В первый сосуд он налил почти доверху из стоящего рядом кувшина воды и насыпал немного разогретых металлических опилок. Сосуд оказался заполненным доверху. После установления теплового равновесия температура в сосуде увеличилась на $\Delta t_1 = 2^\circ\text{C}$, а опилки остыли на $\Delta t_2 = 60^\circ\text{C}$.

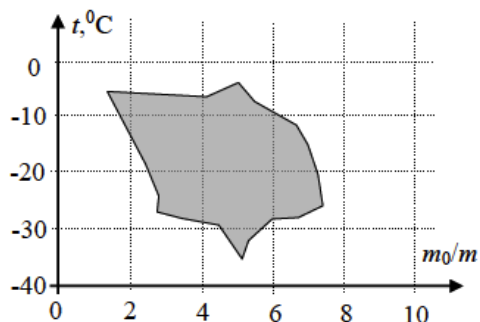
Затем он проделал опыт со вторым сосудом. В него Глюк насыпал опилок в 10 раз больше, чем в первом опыте, и сосуд вновь оказался заполненным. Ко времени установления теплового равновесия температура в сосуде повысилась на столько же градусов, на сколько понизилась температура опилок. Определите удельную теплоёмкость опилок, если их плотность $\rho_m = 1,72$ г/см³, а удельная теплоёмкость воды $c_B = 4,20$ Дж/(г \cdot $^\circ\text{C}$).

$$(c_0 \cdot \rho) / \rho_m \cdot \Delta t_1 = \frac{(c_1 \Delta t_1 - c_2 \Delta t_2) \rho_m}{c_1 - c_2 \Delta t_2} \Delta t_1 = \Delta t_1$$

ЗАДАЧА 12. (Всеросс., 2014, PЭ, 8–9) Теплоизолированный сосуд был до краёв наполнен водой при температуре $t_0 = 19^\circ\text{C}$. В середину этого сосуда быстро, но аккуратно опустили деталь, изготовленную из металла плотностью $\rho_1 = 2700 \text{ кг/м}^3$, нагретую до температуры $t_d = 99^\circ\text{C}$, и закрыли крышкой. После установления теплового равновесия температура воды в сосуде стала равна $t_x = 32,2^\circ\text{C}$. Затем в этот же сосуд, наполненный до краёв водой при температуре $t_0 = 19^\circ\text{C}$, вновь быстро, но аккуратно опустили две такие же детали, нагретые до той же температуры $t_d = 99^\circ\text{C}$, и закрыли крышкой. В этом случае после установления в сосуде теплового равновесия температура воды равна $t_y = 48,8^\circ\text{C}$. Чему равна удельная теплоёмкость c_1 металла, из которого изготовлены детали? Плотность воды $\rho_0 = 1000 \text{ кг/м}^3$. Удельная теплоёмкость воды $c_0 = 4200 \text{ Дж/(кг} \cdot ^\circ\text{C)}$.

$$\frac{c_1 \cdot \rho_1}{\rho_0} \approx \frac{(t_d - t_x) \rho_0}{(t_d - t_y) \rho_0} = 1,2$$

ЗАДАЧА 13. (Всеросс., 2016, PЭ, 9) Определите, какая максимальная масса $m_{\text{п}}$ водяного пара, взятого при температуре 100°C , может потребоваться для нагревания льда, находящегося в калориметре, до температуры плавления (без плавления). Точная масса льда и его начальная температура не известны, но эти значения могут лежать в области, выделенной на диаграмме серым цветом. Удельная теплота парообразования $L = 2,30 \text{ МДж/кг}$, удельная теплота плавления льда $\lambda = 340 \text{ кДж/кг}$, удельная теплоёмкость воды $c = 4200 \text{ Дж/(кг} \cdot ^\circ\text{C)}$, удельная теплоёмкость льда $c_1 = 2100 \text{ Дж/(кг} \cdot ^\circ\text{C)}$. Масса льда m на диаграмме приведена в условных единицах, показывающих, во сколько раз масса льда меньше, чем $m_0 = 1 \text{ кг}$. Теплоёмкостью калориметра и потерями тепла пренебречь.



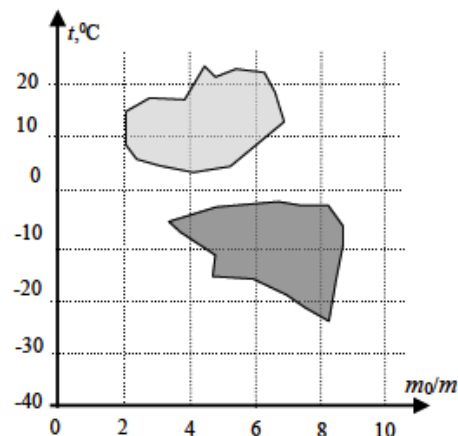
$$m_{\text{п}} \approx 0,6 \text{ м}$$

ЗАДАЧА 14. (Всеросс., 2017, PЭ, 9) Плоская льдинка плавает в сосуде с водой, имеющей температуру $t_0 = 0^\circ\text{C}$. Минимальная масса груза, который необходимо положить на льдинку, чтобы она полностью погрузилась в воду, равна $m_1 = 100 \text{ г}$. Если эту льдинку охладить до температуры t_1 и снова положить в тот же сосуд с водой, по-прежнему имеющей температуру t_0 , то после установления теплового равновесия для полного погружения льдинки в воду на неё необходимо будет положить груз минимальной массы $m_2 = 110 \text{ г}$. Определите температуру t_1 .

Примечание: удельная теплоёмкость льда $c = 2100 \text{ Дж/(кг} \cdot ^\circ\text{C)}$, удельная теплота плавления льда $\lambda = 340 \text{ кДж/кг}$.

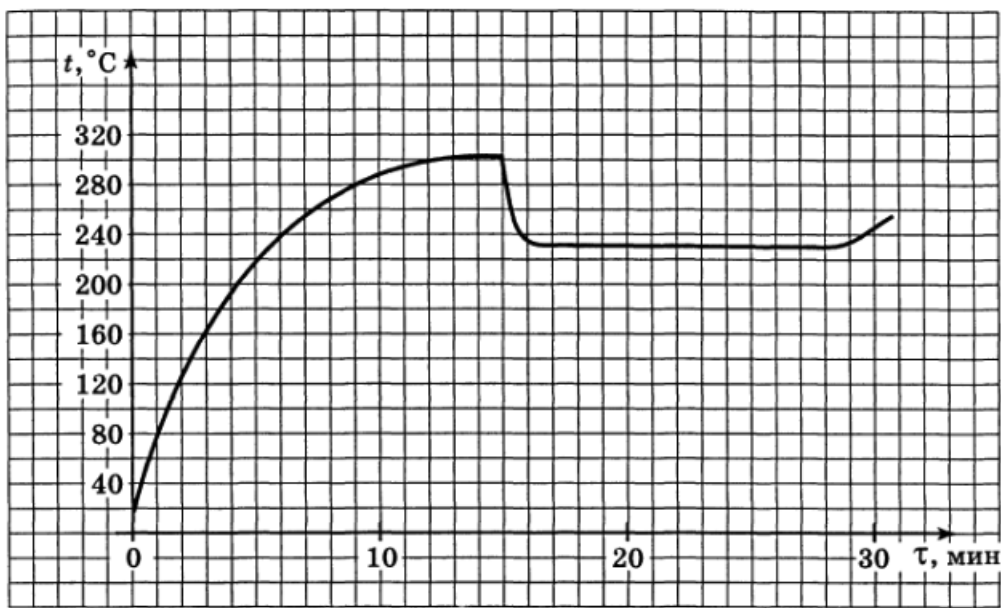
$$t_1 = \frac{m_2 - m_1}{(m_2 - m_1) \lambda} = 1,2$$

ЗАДАЧА 15. (Всеросс., 2016, РЭ, 10) В калориметре смешали некоторое количество воды и льда. Их точные массы и начальные температуры неизвестны, но эти значения лежат в выделенных на диаграмме заштрихованных областях. Найдите максимальное количество теплоты, которое могло быть передано водой льду, если после установления теплового равновесия масса льда не изменилась. Определите возможную массу содержимого калориметра в этом случае. Удельная теплота плавления льда $\lambda = 340$ кДж/кг, удельная теплоёмкость воды $c = 4200$ Дж/(кг · °С), удельная теплоёмкость льда $c_1 = 2100$ Дж/(кг · °С). Массы воды и льда на диаграмме приведены в условных единицах, показывающих, во сколько раз их массы меньше, чем $m_0 = 1$ кг. Теплоёмкостью калориметра и потерями теплоты пренебречь.



7 КДж/кг 088 до 1 055 от

ЗАДАЧА 16. (Межреспубл., 1992, финал, 9) Миниатюрный тигель (печка) для плавки металла имеет электронагреватель постоянной мощности $P_0 = 20$ Вт. Нагреватель включают, и после того как его температура практически перестаёт увеличиваться, в тигель бросают несколько кусочков олова, общая масса которых $m = 80$ г. Олово начинает плавиться. График зависимости температуры в тигле от времени представлен на рисунке. Определите удельную теплоту плавления олова.



$\lambda = 61$ кДж/кг

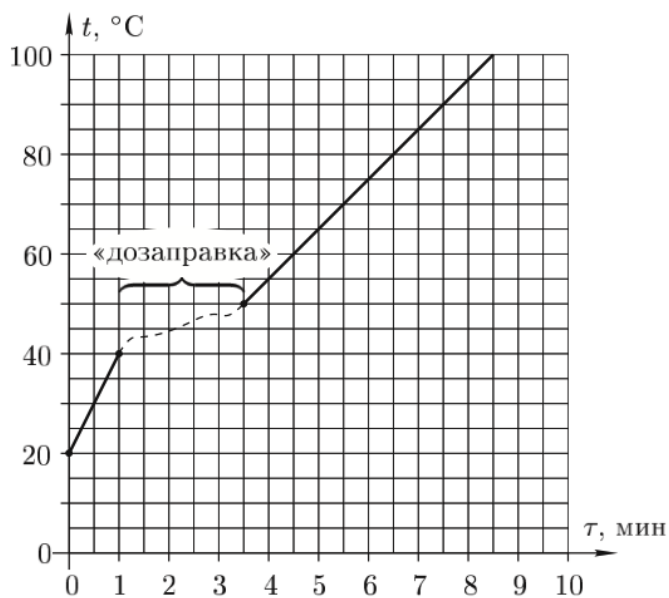
ЗАДАЧА 17. (Всеросс., 1993, финал, 9) В термос с водой, имеющей температуру $t = 40^\circ\text{C}$, опускают бутылочку с детским питанием. Там бутылочка нагревается до температуры $t_1 = 36^\circ\text{C}$, затем её вынимают и в термос опускают другую точно такую же бутылочку. До какой температуры она нагреется? Перед погружением в термос каждая бутылочка имела температуру $t_0 = 18^\circ\text{C}$.

$$\boxed{t_2 \approx \frac{t_1 - t_0}{t_1 + t_0} t = 27}$$

ЗАДАЧА 18. (Всеросс., 2000, финал, 9) Известно, что дистиллированную воду, очищенную от примесей, можно охладить без превращения в лёд ниже температуры $t_0 = 0^\circ\text{C}$. В зависимости от внешнего давления процесс кристаллизации воды может начаться при некоторой температуре $t_1 < t_0$. Образовавшийся при этом лёд отличается по своим физическим свойствам от обычного льда, имеющего температуру 0°C . Определите удельную теплоту плавления льда (λ_2) при температуре $t_1 = -10^\circ\text{C}$. Удельная теплоёмкость воды в интервале температур от -10°C до 0°C равна $c_1 = 4,17 \cdot 10^3$ Дж/(кг · К); удельная теплоёмкость льда в этом интервале температур равна $c_2 = 2,17 \cdot 10^3$ Дж/(кг · К); удельная теплота плавления льда при температуре 0°C равна $\lambda_1 = 3,32 \cdot 10^5$ Дж/кг.

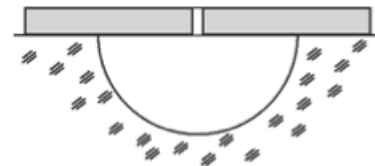
$$\boxed{\lambda_2 = \lambda_1 (c_2 - c_1) - c_2 \Delta t = 3,12 \cdot 10^5 \text{ Дж/кг}}$$

ЗАДАЧА 19. (Всеросс., 2009, финал, 9) Теоретик Баг решил попить чайку. Он взял теплоизолированный чайник, снабжённый миниатюрным термометром, и включил его в электрическую сеть. Термометр показывал температуру $t_0 = 20^\circ\text{C}$. Через время $\tau_1 = 1$ мин, когда вода нагрелась до $t_1 = 40^\circ\text{C}$, он стал доливать в чайник воду. В момент $\tau_2 = 3,5$ мин, когда температура воды достигла $t_2 = 50^\circ\text{C}$, Баг остановился. Ещё через 5 мин вода закипела. На рисунке приведён график изменения температуры воды в чайнике в ходе её нагрева и «дозаправки». Какой была температура t_x доливаемой воды? Считайте, что вода быстро перемешивается, а термометр показывает текущее значение её температуры.



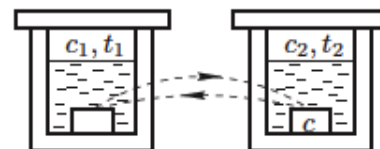
$$\boxed{t_x = 30}$$

ЗАДАЧА 20. (Всеросс., 2010, финал, 9) В большой плоской льдине, имеющей температуру 0°C , сделали лунку объёма $V_0 = 1000 \text{ см}^3$ и прикрыли её пенопластовой (теплоизолирующей) крышкой с небольшим отверстием (рис.). Какую максимальную массу m воды, имеющей температуру 100°C , можно постепенно влить через отверстие в лунку? Известно, что удельная теплоёмкость воды $c_0 = 4,19 \text{ кДж}/(\text{кг} \cdot ^\circ\text{C})$, плотность воды $\rho_0 = 1,00 \cdot 10^3 \text{ кг}/\text{м}^3$, плотность льда $\rho_{\text{л}} = 0,90 \cdot 10^3 \text{ кг}/\text{м}^3$, а удельная теплота плавления льда $\lambda = 334 \text{ кДж}/\text{кг}$.



$$\frac{V}{\rho_0} \approx \frac{V_0}{\rho_{\text{л}}} \frac{c_0}{\lambda} = u$$

ЗАДАЧА 21. (Всеросс., 2011, финал, 9) Имеется два теплоизолированных сосуда с водой. Теплоёмкость всей массы воды в первом сосуде c_1 , её температура t_1 . Теплоёмкость и температура воды во втором сосуде равны соответственно c_2 и t_2 . Во втором сосуде кроме воды находится брусок, теплоёмкость которого равна c (рис.).



Брусок вынимают из второго сосуда и погружают в первый сосуд. После установления теплового равновесия брусок возвращают во второй сосуд.

Соотношение между теплоёмкостями: $c_1 : c_2 : c = 4 : 5 : 1$. Пренебрегая теплообменом с окружающими телами, определите:

1) Какое минимальное количество n таких циклов нужно сделать, чтобы разность температур $(t_2 - t_1)_n$ уменьшилась не менее, чем в $N = 25$ раз?

2) Какая температура воды установится в сосудах после очень большого числа циклов?

$$\frac{c}{c_1 + c_2} = \frac{1}{4 + 5} = \frac{1}{9} \Rightarrow t_2 - t_1 = (t_2 - t_1) \left(\frac{1}{9} \right)^n = u$$

ЗАДАЧА 22. (Всеросс., 2016, финал, 10) Как известно, при атмосферном давлении вода начинает замерзать, а лёд — таять при температуре $t_0 = 0^\circ\text{C}$. При давлениях, больших атмосферного, вода может находиться в жидкой фазе и при более низких температурах. Увеличение давления на 133 атм понижает температуру плавления льда на 1°C . В начальном состоянии вода массой $m_0 = 1 \text{ кг}$ и очень малое количество льда находятся в равновесии в адиабатической оболочке под давлением $p_1 = 200 \text{ атм}$. В адиабатическом процессе давление медленно уменьшают до атмосферного $p_0 = 1 \text{ атм}$.

1) Найдите изменение массы льда $\Delta m_{\text{л}}$.

2) Найдите изменение объёма системы вода + лёд.

3) Какую работу совершает система против внешнего давления при его уменьшении от p_1 до p_0 ?

Удельная теплоёмкость воды $c_{\text{в}} = 4,2 \text{ Дж}/(\text{г} \cdot ^\circ\text{C})$, льда $c_{\text{л}} = 2,1 \text{ Дж}/(\text{г} \cdot ^\circ\text{C})$. Удельная теплота плавления льда $q = 336 \text{ Дж}/\text{г}$. Плотности воды и льда при атмосферном давлении: $\rho_{\text{в}} = 1 \text{ г}/\text{см}^3$, $\rho_{\text{л}} = 0,9 \text{ г}/\text{см}^3$. Сжимаемость воды $G = -\frac{1}{V} \frac{\Delta V}{\Delta p} = 5 \cdot 10^{-10} \text{ Па}^{-1}$, сжимаемость льда меньше сжимаемости воды.

$$\Delta m_{\text{л}} = m_0 \left(\frac{p_1 - p_0}{\rho_{\text{л}} q} \right) \left(\frac{1}{G} \right) = u$$

ЗАДАЧА 23. (*Всеросс., 2014, финал, 11*) Температура плавления массивного образца олова $t_0 = 232^\circ\text{C}$. Температура плавления мельчайших оловянных шариков диаметром $d = 20$ нм оказывается на 25 градусов ниже и равна $t_d = 207^\circ\text{C}$. Это так называемый размерный эффект, причём экспериментально установлено, что температура плавления зависит не только от размеров, но и от формы образца. При какой температуре будет плавиться оловянная фольга толщиной $h = d$?

Считайте, что атомы олова в приповерхностном слое толщиной в 2 – 3 межатомных расстояния обладают некоторой избыточной энергией по сравнению с энергией атомов в объёме, а теплота плавления λ в пересчёте на один атом пропорциональна средней энергии связи U атомов в веществе и абсолютной температуре T фазового перехода (плавления): $\lambda \sim U \sim T$.

Молярная масса олова $\mu = 119$ г/моль. Плотность олова $\rho = 731$ г/см³.

223,7°C

2 Московская олимпиада школьников по физике

ЗАДАЧА 24. (МОШ, 2010, 9) В двух одинаковых бочках находится одинаковое количество воды. Температура воды в первой бочке $t_1 = 20^\circ\text{C}$, а во второй бочке — $t_2 = 60^\circ\text{C}$. Из первой бочки перелили некоторое количество воды во вторую, и в ней установилась температура $t = 50^\circ\text{C}$. Затем из второй бочки перелили такое же количество воды в первую так, что воды в бочках снова стало поровну. Какая температура установится в первой бочке? Всеми потерями тепла во внешнюю среду и механической работой, совершённой при переливании воды, пренебречь.

$$\boxed{0.08 = t - t_1 + t_2 = x_1}$$

ЗАДАЧА 25. (МОШ, 2010, 9) В цилиндре под поршнем находятся вода и водяной пар при температуре 100°C . Снаружи цилиндра — вакуум, на поршне стоит груз массой $m = 100$ кг, позволяющий создать внутри цилиндра давление $p = 105$ Па. Какое количество теплоты Q следует сообщить смеси, чтобы поднять груз на высоту $h = 1$ м от начального положения? Удельная теплота парообразования воды $L = 2,26 \cdot 10^6$ Дж/кг, плотность водяного пара при 100°C равна $\rho = 0,58$ кг/м³.

$$\boxed{\text{жг} \text{г} \text{г} \approx \text{чбу} \frac{d}{\text{г}} = \text{ч}}$$

ЗАДАЧА 26. (МОШ, 2017, 9) В калориметр с $m = 200$ г воды при температуре $t_0 = 60^\circ\text{C}$ поместили три кубика льда массой $m_{\text{л}} = 10$ г каждый, имеющих температуры $t_1 = -10^\circ\text{C}$, $t_2 = -20^\circ\text{C}$ и $t_3 = -30^\circ\text{C}$. Какая температура установится в калориметре после теплообмена? Теплоёмкостью калориметра и потерями тепла можно пренебречь. Удельная теплоёмкость воды $c_{\text{в}} = 4200$ Дж/(кг · °C), удельная теплоёмкость льда $c_{\text{л}} = 2100$ Дж/(кг · °C), удельная теплота кристаллизации воды $\lambda = 330$ кДж/кг.

$$\boxed{0.6^\circ\text{C}}$$

ЗАДАЧА 27. (МОШ, 2017, 10) В калориметр с $m = 200$ г воды при температуре $t_0 = 80^\circ\text{C}$ поместили четыре кубика льда массой $m_{\text{л}} = 10$ г каждый, имеющих температуры $t_1 = -10^\circ\text{C}$, $t_2 = -20^\circ\text{C}$, $t_3 = -30^\circ\text{C}$ и $t_4 = -40^\circ\text{C}$. Какая температура установится в калориметре после теплообмена? Теплоёмкостью калориметра и потерями тепла можно пренебречь. Удельная теплоёмкость воды $c_{\text{в}} = 4200$ Дж/(кг · °C), удельная теплоёмкость льда $c_{\text{л}} = 2100$ Дж/(кг · °C), удельная теплота кристаллизации воды $\lambda = 330$ кДж/кг.

$$\boxed{0.5^\circ\text{C}}$$

ЗАДАЧА 28. (МОШ, 2017, 9) В калориметр налили $m = 200$ г воды, имеющей температуру $t_1 = 50^\circ\text{C}$, и добавили лёд при температуре $t_2 = -20^\circ\text{C}$. Сколько могло быть добавлено льда, если после установления теплового равновесия температура содержимого калориметра оказалась равной $t = 0^\circ\text{C}$? $c_{\text{в}} = 4,2$ кДж/(кг · °C), $c_{\text{л}} = 2,1$ кДж/(кг · °C), $\lambda = 330$ кДж/кг. Теплоёмкостью калориметра и потерями пренебречь.

$$\boxed{0.113 \text{ кг} > m > 0.257 \text{ кг}}$$

Масса воды в кружке 1 кг. Удельная теплоёмкость воды 4200 Дж/(кг · °С). Теплоёмкостью кружки и потерями тепла можно пренебречь.

А) Какое количество теплоты потребовалось для доведения воды до кипения? Ответ представьте в килоджоулях и округлите до целых.

В) Укажите минимальную при данных условиях мощность кипятильника Алисы. Ответ представьте в ваттах и округлите до целых.

С) Укажите максимальную при данных условиях мощность кипятильника Алисы. Ответ представьте в ваттах и округлите до целых.

Д) Укажите минимальную при данных условиях мощность кипятильника Василисы. Ответ представьте в ваттах и округлите до целых.

Е) Укажите максимальную при данных условиях мощность кипятильника Василисы. Ответ представьте в ваттах и округлите до целых.

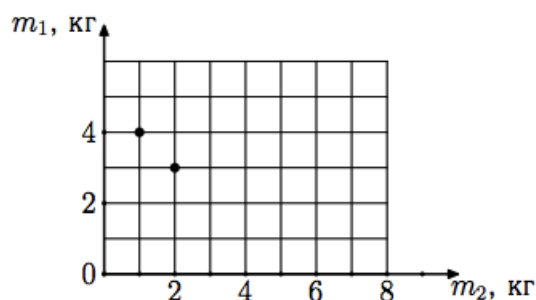
A) 420; B) 219; C) 280; D) 175; E) 233

Задача 34. (МОШ, 2015, 9–10) Для кипячения воды предлагается использовать конструкцию следующего типа. Большое кольцо 2, ограниченное двумя концентрическими окружностями, покрыто высококачественными зеркалами, наклонёнными так, что весь отражаемый свет фокусируется в точку 3, где на высокой колонне 1 располагается резервуар с водой. Зеркала покрывают всё пространство между окружностями. Считая, что от зеркала отражается всё падающее на него излучение, а солнечные лучи перпендикулярны поверхности земли, оцените, сколько воды будет превращаться в пар за 1 секунду. Внутренний и внешний радиусы кольца равны 5 м и 10 м; мощность солнечного излучения, достигающего поверхности земли в расчёте на 1 м², равна 900 Вт; для нагревания 1 кг воды до кипения и превращения этой воды в пар требуется количество теплоты 2300 кДж.



76

Задача 35. (МОШ, 2014, 9–11) В калориметре имеется льдинка массой 4 кг. Школьница Алиса наливает в калориметр воду и исследует, сколько льда оказывается в калориметре после установления равновесия. Алиса нанесла два своих экспериментальных результата на диаграмму, демонстрирующую зависимость массы m_1 льда в калориметре в конце процесса от массы m_2 воды, налитой в калориметр. Постройте график зависимости m_1 от m_2 . При какой массе m_2 масса m_1 будет максимальной? Чему равно максимально возможное значение m_1 ?



При каких значениях массы m_2 масса m_1 обратится в нуль? Чему равны начальные температуры льдинки и воды, которую Алиса наливала в калориметр? Удельная теплоёмкость воды 4,2 кДж/(кг · °С), удельная теплоёмкость льда 2,1 кДж/(кг · °С), удельная теплота плавления льда 336 кДж/кг.

См. конец листа

Задача 36. (МОШ, 2014, 9) У джентльмена дома стоит большой медный кувшин массой $M_0 = 500$ кг и внутренним объемом $V = 1$ м³. Джентльмен снял с края крыши сосульки, уже начавшие таять, положил их в кувшин, подождал, пока кувшин охладится до 0°C , и наполнил его до краёв кипятком температурой 100°C . Через некоторое время уровень воды в кувшине опустился, и джентльмен влил в него ещё 40 л кипятка, снова наполнив кувшин до краёв. После этого уровень воды в кувшине уже не менялся. Определите установившуюся в кувшине температуру. Температура в комнате 20°C . Теплообменом кувшина с окружающей средой можно пренебречь. Плотность воды $\rho_v = 1000$ кг/м³, плотность льда $\rho_l = 900$ кг/м³; удельные теплоёмкости воды и меди составляют $c_v = 4200$ Дж/(кг·°C) и $c_m = 385$ Дж/(кг·°C) соответственно, удельная теплота плавления льда $\lambda = 335$ кДж/кг.

$$20,978 \approx \theta$$

Задача 37. (МОШ, 2014, 9) Успешный бизнесмен Иван Михайлович решил порадовать своё подрастающее чадо поездкой на Новый год в тёплые страны, куда полёт на самолёте занимал долгие 8 часов. Пока самолёт набирал высоту, папа рассказывал сыну,

что расход топлива их самолёта при взлёте равен 14040 кг/ч, и эта величина больше, чем при полёте на неизменной высоте с постоянной скоростью;

что КПД двигателей на взлёте составляет примерно 12%;

что самолёт оснащён четырьмя двигателями с силой тяги по 127,4 кН каждый;

что масса полностью загруженного и заправленного самолёта равна 208 тоннам;

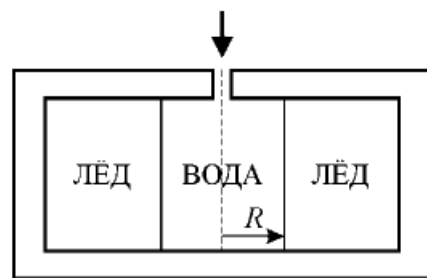
и, наконец, что удельная теплота сгорания авиационного топлива равна 43 МДж/кг.

Повествование прервалось сообщением пилота о том, что самолёт движется на высоте 8230 м со скоростью 936 км/ч. Уставший Иван Михайлович заключил: «А теперь, сынок, чтобы не расслабляться от учёбы раньше времени и не скучать, выбери необходимые данные из тех, которые я тебе сообщил, и посчитай, сколько секунд продолжался набор высоты самолёта». Помогите сыну Ивана Михайловича справиться с заданием папы.

Уменьшением массы самолёта за время взлёта можно пренебречь. Ускорение свободного падения принять равным $g = 10$ м/с².

$$20021 = \frac{14040}{(10^6 \cdot 2 + 2^2) \cdot 10^3} = t$$

Задача 38. (МОШ, 2016, 9) В широком цилиндрическом калориметре (см. рисунок), частично заполненном льдом при температуре $t_0 = 0^\circ\text{C}$, во льду имеется цилиндрическая полость радиусом $R = 10$ см, которая сначала ничем не заполнена. В эту полость через небольшое отверстие сверху быстро залили воду, имевшую температуру $t = 10^\circ\text{C}$. Лёд начал таять, и, поскольку плотность льда меньше плотности воды, уровень воды начал опускаться. Но через отверстие сверху сразу стали доливать воду, так, чтобы полость в калориметре всё время была полностью заполнена водой. Температура доливаемой воды также равна t . Воду внутри калориметра постоянно перемешивают так, чтобы лёд во всех точках таял с одинаковой скоростью. В некоторый момент температура воды в калориметре опустилась до $t_0 = 0^\circ\text{C}$, и лёд таять перестал. Найдите радиус полости, заполненной водой, в этот момент. Плотность воды $\rho_v = 1000$ кг/м³, плотность льда $\rho_l = 900$ кг/м³, удельная теплоёмкость воды $c = 4200$ Дж/(кг·°C), удельная теплота плавления льда $\lambda = 330$ кДж/кг.



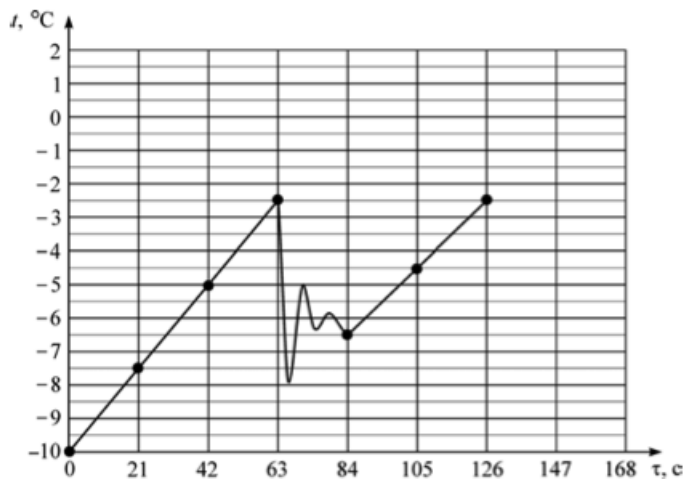
$$R_1 = \frac{R}{\sqrt{1 - \frac{\rho_l}{\rho_v} \cdot \frac{ct + \lambda}{\lambda}}} \approx 10,7 \text{ см}$$

Задача 39. (МОШ, 2013, 9) По счастливой случайности отличнику Грише и первой красавице Арише выпало вместе делать лабораторную работу по физике. В работе требовалось поместить капсулу со снегом в нагреваемый калориметр и извлечь её **точно** в тот момент, когда весь снег растает, а температура образовавшейся воды всё ещё будет равна 0°C .

Гриша аккуратно рассчитал точное время начала и завершения измерений, включил печь, поместил $0,5\text{ кг}$ снега в калориметр и ровно в $9:00$ по московскому времени начал измерения. «Скучно», — примерно через минуту подумала Ариша и подсыпала немного снега в калориметр. Гриша в ужасе смотрел на график и печально думал «Красота требует жертв...»

Используя график, определите, каково **теперь** должно быть точное московское время извлечения капсулы из калориметра, чтобы выполнить условия лабораторной работы.

Удельная теплота плавления и удельная теплоёмкость снега равны соответственно $\lambda = 330\text{ кДж/кг}$ и $c = 2,1\text{ кДж/(кг}\cdot^\circ\text{C)}$.



6 30 мин 2,25 с

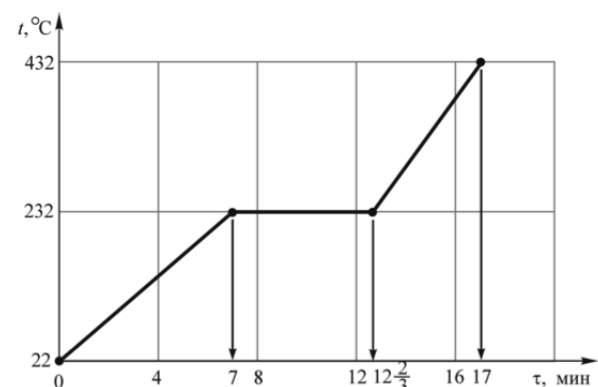
Задача 40. (МОШ, 2015, 9) По «счастливой» случайности отличнику Руслану и первой красавице Людмиле выпало вместе делать простейшую лабораторную работу по физике — «Определение удельной теплоты плавления неизвестного вещества». Руслан включил печь, установив некоторую определённую мощность нагревания, поместил в капсулу кусочек исследуемого вещества, и ровно в $10:00$ по московскому времени начал измерения. Когда Руслан отошел к учителю, скучающая Людмила тайком переключила тумблер установки мощности печи в другое положение (которое, естественно, не запомнила) и более его не меняла.

К великому удивлению Руслана, результат работы был совершенно неверным, и тогда, под угрозой двойки, Людмила созналась в содеянном. Учитель пожалел ребят и, сообщив им справочные данные, попросил определить:

- 1) установленную Людмилой мощность печи;
- 2) точное московское время переключения Людмилой тумблера установки мощности.

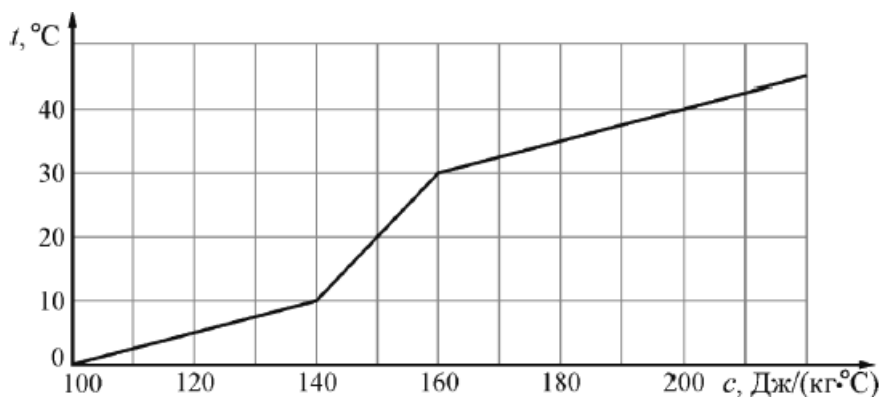
Используя полученный Русланом при «помощи» Людмилы график зависимости температуры t вещества от времени, помогите школьникам справиться с заданием учителя.

Справочные данные: удельная теплоёмкость исследуемого вещества в жидком состоянии $c = 260\text{ Дж/(кг}\cdot^\circ\text{C)}$; удельная теплота плавления этого вещества $\lambda = 60\text{ кДж/кг}$; масса кусочка вещества $m = 50\text{ г}$; мощность печи, первоначально установленная Русланом, $P_1 = 6\text{ Вт}$.



1) 10 Вт; 2) 10 часов 08 минут 40 секунд

Задача 41. (МОШ, 2016, 9) В некой лаборатории было получено новое вещество неполитропен с удельной теплоёмкостью c , изменяющейся в зависимости от его температуры t так, как показано на графике. Какая температура установится в калориметре, если в нём смешать равные массы неполитропена, взятые при температурах 0°C и $+40^\circ\text{C}$? Удельная теплоёмкость калориметра мала, потерями теплоты можно пренебречь.

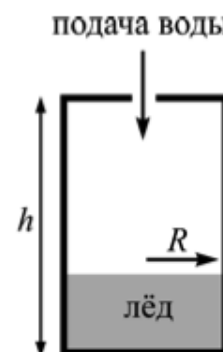


$$c \approx 22.3 \text{ Дж/(кг} \cdot \text{}^\circ\text{C)}$$

Задача 42. (МОШ, 2012, 9) Вася нашёл старую медную проволоку с сильно попорченной изоляцией. Намереваясь сдать в пункт приёма цветных металлов медь, он скомкал проволоку и бросил комок в костёр. После такой обработки полностью избавленная от изоляции медь массой 2 кг имела температуру 600°C . Вася зацепил проволоку железным крючком и, не торопясь, опустил горячий комок проволоки в открытое ведро с 5 литрами воды при начальной температуре 20°C . Когда перестало раздаваться шипение, Вася круговыми движениями комка проволоки перемешал воду в ведре. Какой стала температура воды в ведре после того как медь остыла? Удельная теплоёмкость меди равна примерно $380 \text{ Дж/(кг} \cdot \text{}^\circ\text{C)}$, удельная теплоёмкость воды — $4200 \text{ Дж/(кг} \cdot \text{}^\circ\text{C)}$, удельная теплота испарения воды — $2,3 \text{ МДж/кг}$.

$$T \approx 23^\circ\text{C}$$

Задача 43. (МОШ, 2011, 9) Цилиндрический калориметр радиусом $R = 10 \text{ см}$ и высотой $h = 30 \text{ см}$ заполнен льдом при температуре $t_0 = -10^\circ\text{C}$ на одну треть своего объёма (см. рисунок). В калориметр через отверстие сверху медленно наливают воду, имеющую температуру $t = 30^\circ\text{C}$. Какой максимальный объём воды можно налить в калориметр? Удельная теплоёмкость воды $c_{\text{в}} = 4200 \text{ Дж/(кг} \cdot \text{}^\circ\text{C)}$, удельная теплоёмкость льда $c_{\text{л}} = 2100 \text{ Дж/(кг} \cdot \text{}^\circ\text{C)}$, удельная теплота плавления льда $\lambda = 330 \text{ кДж/кг}$. Плотность воды $\rho_{\text{в}} = 1000 \text{ кг/м}^3$, плотность льда $\rho_{\text{л}} = 900 \text{ кг/м}^3$. Теплоёмкостью калориметра и потерями теплоты пренебречь.



$$V \approx 6.6 \text{ л}$$

Задача 44. (МОШ, 2017, 9) Для охлаждения своих одинаковых экспериментальных установок юные физики Вася и Петя используют радиаторы, в которые через трубки одинакового сечения закачивают жидкую смесь холодной воды, имеющей температуру $t_0 = 0^\circ\text{C}$, с мелко перетёртым льдом в объёмном соотношении три к одному. Известно, что в экспериментальной установке Васи на выходе из радиатора получается вода с температурой $t_1 = +32^\circ\text{C}$, а в установке Пети — с температурой $t_2 = +75^\circ\text{C}$. Тепловые мощности, отбираемые охлаждающей смесью у двух установок, одинаковы. Чему равно отношение скоростей закачивания смеси в радиаторы экспериментальных установок Васи и Пети? Плотность воды $\rho_{\text{в}} = 1000 \text{ кг/м}^3$, плотность льда $\rho_{\text{л}} = 900 \text{ кг/м}^3$, удельная теплоёмкость воды $c = 4200 \text{ Дж/(кг}\cdot^\circ\text{C)}$, удельная теплота плавления льда $\lambda = 3,35 \cdot 10^5 \text{ Дж/кг}$.

$$\frac{v_1}{v_2} \approx \frac{t_1(c_{\text{в}} + \nu c_{\text{л}})}{t_2(c_{\text{в}} + \nu c_{\text{л}})} = \frac{t_1}{t_2}$$

Задача 45. (МОШ, 2016, 10) В теплоизолированном сосуде находится вода при температуре $t_0 = 10,0^\circ\text{C}$. Одинаковые шарики (их количество $n = 100$) нагревают до температуры $\theta = 60,0^\circ\text{C}$. Затем один шарик опускают в воду. Когда наступает тепловое равновесие, шарик вынимают и заменяют его вторым и так далее. Какой станет температура воды после того, как из неё достанут последний сотый шарик? Теплоёмкость одного шарика составляет $\alpha = 0,01$ части от теплоёмкости сосуда с водой. Количество воды в сосуде всё время остается постоянным.

$$t_n \approx \frac{\alpha(\theta + 1)}{\theta - 0} + \theta = \theta$$

Задача 46. (МОШ, 2015, 10–11) У школьницы Арины в холодильнике имеются ледяные кубики (все одинаковые) и шарики (все одинаковые). На столе у Арины — два одинаковых сосуда с одинаковым количеством воды комнатной температуры. В первый сосуд Арина положила шарик и далее стала класть ледяные кубики (по одному); она увидела, что шарик и три кубика полностью растаяли, а четвёртый кубик растаял частично. Во второй сосуд Арина сначала положила один ледяной кубик, а затем — шарики. Она увидела, что кубик и пять шариков полностью растаяли, а шестой шарик растаял частично. Чему может быть равно отношение массы шарика к массе кубика? Отношение в ответе записывайте в виде обыкновенной дроби. Потерями тепла можно пренебречь.

$$\frac{m_{\text{ш}}}{m_{\text{ку}}} \approx \frac{5}{3}$$

Задача 47. (МОШ, 2016, 10) Десятиклассник Вася проводит домашний эксперимент. Он налил в кружку 200 мл воды (до краёв) при температуре $+20^\circ\text{C}$. Затем он отпивает один маленький глоток (5 мл), тут же доликает в чашку кипятком до краёв, аккуратно перемешивает содержимое чашки очень лёгкой пластиковой ложечкой (не расплескивая содержимого) и повторяет описанную процедуру много раз. Максимальная температура воды, которую Вася ещё может проглотить, не рискуя обжечься, равна $+60^\circ\text{C}$. Сколько воды выпьет Вася до конца своего эксперимента?

$$135 \text{ мл}$$

ЗАДАЧА 48. (МОШ, 2012, 10) После поломки систем отопления и водоснабжения бассейна объёмом V часть воды вытекла из него, а оставшаяся часть замёрзла. В итоге в бассейне остался лёд объёмом $(10/27)V$ при температуре 0°C . В бассейн начинают наливать воду. Какую температуру должна иметь вода, чтобы когда лёд растает и бассейн будет полностью заполнен, вода в нём имела температуру $t = 20^\circ\text{C}$? Плотности воды и льда $\rho_{\text{в}} = 1000 \text{ кг/м}^3$ и $\rho_{\text{л}} = 900 \text{ кг/м}^3$, удельные теплоёмкости воды и льда $c_{\text{в}} = 4200 \text{ Дж/(кг} \cdot ^\circ\text{C)}$ и $c_{\text{л}} = 2100 \text{ Дж/(кг} \cdot ^\circ\text{C)}$ соответственно, удельная теплота плавления льда $\lambda = 335 \text{ кДж/кг}$. Потерями теплоты пренебречь.

$$t \approx \frac{c_{\text{л}}(t_0 - t_{\text{л}}) + \lambda}{c_{\text{в}} - c_{\text{л}}} + t_0$$

ЗАДАЧА 49. (МОШ, 2011, 10) Школьник Коля налил в тарелку холодную окрошку, имеющую температуру $t_{\text{окр}} = 10^\circ\text{C}$. Масса окрошки в тарелке равна $m = 300 \text{ г}$, а её удельная теплоёмкость равна удельной теплоёмкости воды $c_{\text{в}} = 4200 \text{ Дж/(кг} \cdot ^\circ\text{C)}$. Коля добавил в окрошку горячую картошку, которая имела температуру $t_{\text{карт}} = 80^\circ\text{C}$. Полная теплоёмкость добавленной картошки равна $C = 450 \text{ Дж/}^\circ\text{C}$. После установления теплового равновесия температура картошки и окрошки оказалась равной $t = 22^\circ\text{C}$. В какую сторону было передано больше теплоты при теплообмене с окружающей средой: от содержимого тарелки в среду или наоборот, и на сколько больше?

$$Q_{\text{окр}} = (m c_{\text{в}} - C) t + C t_{\text{карт}}$$

ЗАДАЧА 50. (МОШ, 2015, 10) На водопроводном смесителе установлены два крана — холодный и горячий. Краны одинаковы по своей конструкции — она такова, что количество воды, протекающее через каждый кран за одну секунду, пропорционально углу поворота крана при его открывании. Если повернуть холодный кран на угол $\alpha_1 = 180^\circ$, а горячий кран — на угол $\beta_1 = 60^\circ$, из крана потечёт вода температурой $t_1 = 36^\circ\text{C}$. Если же повернуть холодный кран на угол $\alpha_2 = 120^\circ$, а горячий кран — на угол $\beta_2 = 90^\circ$, то из крана потечёт вода температурой $t_2 = 48^\circ\text{C}$. Найдите температуру воды, текущей из крана, когда холодный кран повернут на угол $\alpha_3 = 160^\circ$, а горячий кран повернут на угол $\beta_3 = 80^\circ$. Потерями теплоты в смесителе пренебречь.

$$t = \frac{\alpha_1 t_1 \beta_2 + \alpha_2 t_2 \beta_1}{\alpha_1 \beta_2 + \alpha_2 \beta_1}$$

ЗАДАЧА 51. (МОШ, 2009, 10) В цилиндрический стакан объёмом $V = 200 \text{ мл}$ и сечением $S = 20 \text{ см}^2$, стоящий на столе при комнатной температуре $T_{\text{к}} = 20^\circ\text{C}$, положили кусок льда массой $m = 100 \text{ г}$, находящийся при температуре $T_0 = 0^\circ\text{C}$, и накрыли стакан плотно прилегающей крышкой. Оцените силу, которая потребуется, чтобы оторвать крышку от стакана сразу после того как лёд растает. Считайте, что теплота поступает в стакан только снизу, крышку отрывают сразу по всему периметру, атмосферное давление $p_{\text{а}} = 10^5 \text{ Па}$, плотность льда $\rho_{\text{л}} = 900 \text{ кг/м}^3$, плотность воды $\rho_{\text{в}} = 1000 \text{ кг/м}^3$.

$$F \approx \left(\frac{\rho_{\text{л}} V}{\rho_{\text{в}} V} - 1 \right) S p_{\text{а}}$$

Задача 52. (МОШ, 2014, 10) В сосуде с не проводящими теплоту стенками под лёгким поршнем при атмосферном давлении $p = 10^5$ Па находится $m = 1,1$ г жидкой сверхтяжёлой воды T_2O (молярная масса $\mu = 22$ г/моль) при температуре $T_1 = 0^\circ C$. Ядра трития (обозначаются Т, имеют атомную массу 3), входящие в состав сверхтяжёлой воды, радиоактивны. При распаде одного моля ядер трития выделяется энергия $E = 1,79$ ГДж, при этом каждую секунду в каждом моле трития распадается $N = 1,07 \cdot 10^{15}$ его ядер. Молярная изобарная теплоёмкость сверхтяжёлой воды и её пара почти такие же, как и у обычной воды ($C_v = 75,6$ Дж/(моль · К) и $C_p = 33,2$ Дж/(моль · К) соответственно). Температура кипения при нормальном давлении и молярная теплота испарения тоже близки к соответствующим значениям для обычной воды ($T_2 = 100^\circ C$ и $L = 40$ кДж/моль). Сколько времени τ_1 потребуется, чтобы довести воду до кипения? В течение какого времени τ_2 вода будет кипеть? До какой температуры T_3 нагреется содержимое сосуда через время $\tau_3 = 2,5$ часа после начала эксперимента? Каким будет объём V сосуда к данному моменту времени? Считайте, что вся энергия, выделяющаяся при распаде трития, сообщается воде. Постоянная Авогадро $N_A = 6 \cdot 10^{23}$ моль⁻¹, универсальная газовая постоянная $R = 8,3$ Дж/(моль · К).

$$v_{s2} \approx \lambda \cdot \kappa \cdot L_2 \approx (\varepsilon_L - \varepsilon_v - \varepsilon_L) \frac{v_{N2}^2}{\varepsilon_{N2}} + \text{шик} L = \varepsilon_L \cdot c \cdot \varepsilon_{265} \approx \varepsilon_L \frac{L \Delta v^2}{T} = \varepsilon_L \cdot c \cdot \varepsilon_{811} \approx \frac{\varepsilon_{N2}^2}{L \Delta v^2 v_{N2}} = \varepsilon_L$$

Задача 53. (МОШ, 2007, 11) В сосуде находился лёд при температуре $t_L = -20^\circ C$. Туда влили воду массой $m_v = 0,4$ кг, взятую при температуре $t_v = 60^\circ C$. Каким может быть конечный объём V содержимого сосуда, если установившаяся в системе температура: а) положительна; б) отрицательна; в) равна нулю? Плотности воды и льда $\rho_v = 1000$ кг/м³ и $\rho_L = 900$ кг/м³, их удельные теплоёмкости $c_v = 4200$ Дж/(кг · °C) и $c_L = 2100$ Дж/(кг · °C), удельная теплота плавления льда $\lambda = 335$ кДж/кг. Теплоёмкостью сосуда и потерями тепла пренебречь.

С.м. конспект

Задача 54. (МОШ, 2014, 11) Школьницы Алиса и Василиса хотят оценить температуру воды в калориметрах. Термометров у них нет. Смешав 100 г воды из своего калориметра и 100 г воды из ведра, где находилась смесь воды и льда, Василиса обнаружила, что полученная смесь холоднее воды в калориметре у Алисы. Смешав 200 г воды из своего калориметра и 100 г воды из чайника с кипящей водой, Алиса обнаружила, что данная смесь холоднее, чем вода в калориметре у Василисы. В каких пределах может изменяться температура в калориметре у Алисы? А в калориметре у Василисы? В каких пределах может изменяться разность температуры в калориметре Алисы и температуры в калориметре Василисы?

$$0,05 \geq |t_1 - t_2| \geq 0,0 \quad ; \quad 0,001 \geq t_1 \geq 0,05 \quad ; \quad 0,001 \geq t_2 \geq 0,07$$

Задача 55. (МОШ, 2015, 11) Школьница Алиса проводит опыты с двумя одинаковыми стаканами. Первый стакан Алиса заполнила водой комнатной температуры $t_0 = 20^\circ C$ до половины объёма, а затем долила столько же воды с температурой $t_1 = 30^\circ C$. Алиса была уверена, что установившаяся температура будет равна $25^\circ C$; однако она оказалась равной $t_2 = 23^\circ C$. Как могла рассуждать Алиса и почему конечная температура оказалась другой? Какая температура t_3 установится во втором стакане, если Алиса заполнит его сначала водой комнатной температуры на одну треть и затем дополнит доверху водой температуры $t_1 = 30^\circ C$? Потерями тепла в окружающее пространство за время установления температуры можно пренебречь.

Алиса забыла про теплоёмкость стакана; $t_3 = 24^\circ C$

Задача 56. (МОШ, 2015, 11) Туристы развели костёр и поставили кипятиться воду в котелке с плоским дном и вертикальными стенками. Когда вода закипела, котелок не сняли с костра, и спустя время $\tau = 8$ мин после начала кипения уровень воды в котелке уменьшился на $h = 2,5$ см. В этот момент начался дождь, но туристы продолжали поддерживать костёр, поскольку группа людей с продуктами задержалась. В каждом кубометре воздуха находится $n = 200$ дождевых капель, которые падают вертикально с постоянной скоростью $v = 9$ м/с. Температура каждой капли равна $t_0 = 20^\circ\text{C}$, а её масса равна $m_0 = 50$ мкг.

1) Будет ли вода в котелке продолжать кипеть после начала дождя? Ответ обоснуйте.

2) Как и за какое время после начала дождя уровень воды в котелке изменится ещё на $H = 1$ см?

Плотность воды $\rho = 1$ г/см³, удельная теплоёмкость воды $c = 4200$ Дж/(кг · °C), удельная теплота парообразования воды $r = 2,2 \cdot 10^6$ Дж/кг. Считайте, что подводимая к воде в котелке тепловая мощность всё время поддерживается постоянной.

$$\left(\text{количество члнвоводл) с 461} \approx \frac{\frac{c}{4\rho} - (\frac{c}{4\rho} + 1) \rho v_0 \tau}{H\rho} = \Delta \tau \quad (2) \quad 1 < \frac{r \rho v_0 \tau}{c \rho v_0 \tau} \text{ как как (1)}$$

3 «Покори Воробьёвы горы!»

ЗАДАЧА 57. («Покори Воробьёвы горы!», 2015, 7–9) К дню рождения мамы Вова (ученик 8 класса) решил сварить компот. Он смешал в кастрюле воду, изюм, орехи, мёд и килограмм варенья, и поставил кастрюлю на плиту. Через $T = 25$ минут компот закипел. Вова испугался и долил туда холодной воды. До какой температуры охладился компот, если в следующий раз он закипел через $\tau = 4$ минуты? Компот кипит при $t_1 = 100^\circ\text{C}$, температура изначальных ингредиентов и холодной воды $t_0 = 20^\circ\text{C}$. Можно считать, что скорость поступления тепла от плиты к содержимому кастрюли и скорость утечки тепла из кастрюли в окружающую среду практически постоянны.

$$\text{О. 68} \approx \frac{t+T}{0tL+t_1L} = t$$

ЗАДАЧА 58. («Покори Воробьёвы горы!», 2014, 10–11) В теплоизолированный сосуд, содержащий находящиеся в равновесии $V = 1$ л воды и $m = 10$ г водяного пара под давлением $p = 1$ атм, засыпали $M = 300$ г льда с температурой $t_1 = -10^\circ\text{C}$. Найти температуру содержимого сосуда после установления равновесия. Удельная теплоёмкость льда $c_{\text{л}} = 2100$ Дж/(кг · К), удельная теплота плавления льда $\lambda = 340$ кДж/кг, удельная теплоёмкость воды $c = 4200$ Дж/(кг · К), удельная теплота парообразования воды $r = 2480$ кДж/кг.

$$\text{О. 69} \approx t$$

4 «Росатом»

ЗАДАЧА 59. («Росатом», 2012, 8–9) $m_1 = 10$ г воды, имеющей температуру $t_1 = 20^\circ\text{C}$, смешивают с $m_2 = 25$ г воды, имеющей температуру $t_2 = 35^\circ\text{C}$. Найти температуру смеси. Теплообменом с окружающей средой пренебречь.

$$t = \frac{c m_1 t_1 + c m_2 t_2}{c m_1 + c m_2} = 27$$

ЗАДАЧА 60. («Росатом», 2017, 8–9) В калориметр, содержащий некоторое количество воды с неизвестной температурой, положили кусок льда с температурой $t_1 = -50^\circ\text{C}$. После установления равновесия весь лёд превратился в воду с температурой $t_0 = 0^\circ\text{C}$. После того как в калориметр положили ещё восемь таких же кусков льда с той же температурой $t_1 = -50^\circ\text{C}$, вся вода превратилась в лёд с температурой $t_0 = 0^\circ\text{C}$. Найти начальную температуру воды. Удельная теплоёмкость льда $c_{\text{л}} = 2,1 \cdot 10^3$ Дж/(кг · °C), удельная теплоёмкость воды $c_{\text{в}} = 4,2 \cdot 10^3$ Дж/(кг · °C), удельная теплота плавления льда $\lambda = 336 \cdot 10^3$ Дж/кг.

$$t_0 = \frac{c_{\text{л}}(t_1 - t_0) + \lambda}{c_{\text{в}} - c_{\text{л}}} + t_1 = 27$$

ЗАДАЧА 61. («Росатом», 2016, 9–10) Имеется два стакана с водой. В первом стакане содержится некоторое количество холодной воды, во втором — вдвое большее количество горячей воды. Когда из первого стакана перелили некоторое количество воды во второй стакан, температура воды в нём понизилась на величину Δt . Затем из второго стакана такое же количество воды вернули назад в первый стакан так, что количество воды в стаканах стало равно первоначальному. На сколько повысилась температура воды в первом стакане? Потерями тепла и теплоёмкостью стаканов пренебречь.

$$\Delta t_1 = 2\Delta t$$

ЗАДАЧА 62. («Росатом», 2011, 9–10) В лёгкий тонкостенный сосуд, содержащий $m_1 = 500$ г воды при начальной температуре $t_1 = 90^\circ\text{C}$, доливают ещё $m_2 = 400$ г воды при температуре $t_2 = 60^\circ\text{C}$ и $m_3 = 300$ г воды при температуре $t_3 = 20^\circ\text{C}$. Пренебрегая теплообменом с окружающей средой, определите установившуюся температуру.

$$t = \frac{c m_1 t_1 + c m_2 t_2 + c m_3 t_3}{c m_1 + c m_2 + c m_3} = 62,5$$

ЗАДАЧА 63. («Росатом», 2014, 8–9) В сосуд с горячей водой массой $m = 0,5$ кг опустили работающий нагреватель. В результате температура воды повысилась на $\Delta T = 1^\circ\text{C}$ за время $t_1 = 100$ с. Если бы воду не нагревали, то её температура понизилась бы на ту же величину ΔT за время $t_2 = 200$ с. Какова мощность нагревателя? Удельная теплоёмкость воды $c = 4,2 \cdot 10^3$ Дж/(кг · К), теплоёмкостью сосуда пренебречь.

$$P = c m \Delta T \left(\frac{1}{t_1} + \frac{1}{t_2} \right) = 31,5 \text{ Вт}$$

ЗАДАЧА 64. («Росатом», 2011, 11) Тело, нагретое до температуры $t_0 = 100^\circ\text{C}$, опустили в сосуд с водой, и при этом температура воды повысилась от $t_1 = 20^\circ\text{C}$ до $t_2 = 30^\circ\text{C}$. Какой станет температура в сосуде, если в него опустить ещё два таких же тела?

$$t = 44$$

5 «Курчатов»

ЗАДАЧА 65. («Курчатов», 2015, 8–9) Литр воды имеет комнатную температуру 20°C и находится в открытом сверху тонкостенном сосуде. В воду быстро (за время меньше чем 1 с) опустили разогретую до 800°C тонкую медную плоскую пластину массой 0,64 кг, удерживая её клещами. Пластина лежит в вертикальной плоскости. Верхний край пластины оказался вровень с уровнем воды в сосуде. Движениями пластины воду перемешали и сразу же опустили в воду термометр. Что он показал? Удельная теплоёмкость меди $0,38 \text{ кДж}/(\text{кг} \cdot ^\circ\text{C})$, воды — $4,2 \text{ кДж}/(\text{кг} \cdot ^\circ\text{C})$, удельная теплота парообразования воды $2,3 \text{ МДж}/\text{кг}$.

24,7°C

ЗАДАЧА 66. («Курчатов», 2014, 8–9) В калориметр со встроенным электронагревателем налили 50 мл воды при комнатной температуре. Затем электронагреватель включили на 10 минут. Температура воды повысилась на 12°C . Затем воду вылили, дождались, пока калориметр остынет до комнатной температуры, залили в него 100 мл воды и снова включили электронагреватель на 10 минут. В этот раз температура воды повысилась на 8°C . Затем повторили то же самое, но со 150 мл воды. На сколько градусов повысилась температура воды в этом случае? Мощность электронагревателя постоянна, теплопотерями можно пренебречь.

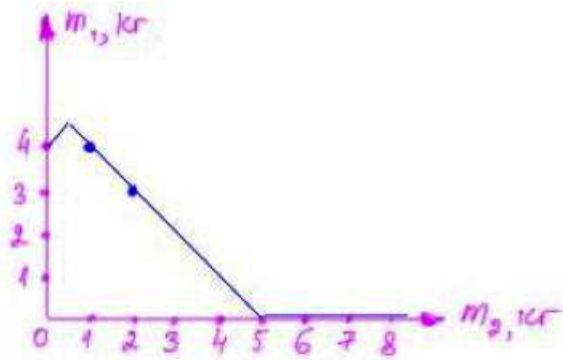
6,6°C

ЗАДАЧА 67. («Курчатов», 2016, 9–10) У школьника Васи есть много одинаковых медных монет с температурой t_0 и теплоизолированный цилиндрический сосуд с водой, начальная температура которой тоже равна t_0 . Вася по одной опускает монеты в воду, отпуская их без начальной скорости с высоты текущего уровня воды. Площадь дна сосуда S , начальный уровень воды H , масса одной монеты m , удельная теплоёмкость меди c , плотность меди равна ρ . Плотность и удельная теплоёмкость воды равны ρ_0 и c_0 . До какой максимальной температуры можно нагреть воду таким способом? Сколько нужно бросить в воду монет, чтобы изменение её температуры было вдвое меньше максимально возможного? При решении задачи считайте, что монеты занимают весь объём ниже определенного уровня, то есть образуют на дне сплошной медный цилиндр (промежутки между монетами можно не учитывать). Теплоёмкостью сосуда можно пренебречь.

$$\frac{m_0}{HS} = N \cdot \frac{c}{H\rho} \left(\frac{d}{0d} - 1 \right) + 0t = t$$

Ответ к задаче 35

График состоит из трёх участков линейной зависимости и изображён на рисунке:



Максимальное значение $m_1 = 4,5$ кг достигается при $m_2 = 0,5$ кг. Масса m_1 обращается в нуль при $m_2 \geq 5$ кг. Начальная температура воды 80°C , льда -40°C .

Ответ к задаче 53

- а) $\frac{m_B}{\rho_B} \leq V < \frac{m_B}{\rho_B} \left(1 + \frac{c_B t_B}{c_L |t_L| + \lambda} \right)$, т. е. от 0,4 л до 0,67 л;
- б) $V > \frac{m_B}{\rho_L} \left(1 + \frac{c_B t_B + \lambda}{c_L |t_L|} \right)$, т. е. $V > 6,7$ л;
- в) $\frac{m_B}{\rho_B} \left(1 + \frac{c_B t_B}{c_L |t_L| + \lambda} \right) \leq V \leq \frac{m_B}{\rho_L} \left(1 + \frac{c_B t_B + \lambda}{c_L |t_L|} \right)$, т. е. от 0,67 л до 6,7 л.