

# Графический способ решения одной физической задачи

**Д.БЕШИМБАЙ, О.КОНАКБАЕВ**

В ДЕВЯТОМ НОМЕРЕ ЖУРНАЛА «КВАНТ» ЗА 1987 ГОД В разделе «Задачник «Кванта» была опубликована задача Ф1075. Вот ее условие:

Выполняя лабораторную работу, студент опустил в сосуд с водой кипятильник, включил его в сеть и стал каждые три минуты записывать температуру. Данные этого опыта приведены в таблице 1. Затем он охладил воду, положил в сосуд небольшой металлический образец и вновь провел измерения. Результаты этого опыта приведены в таблице 2. Определите по этим данным теплоемкость образца. Напряжение в сети  $U = 35\text{В}$ , ток через кипятильник  $I = 0,2\text{А}$ , температура в комнате  $t_0 = 20^\circ\text{С}$ .

Таблица 1

$t, ^\circ\text{С}$	25,2	26,4	27,6	28,7	29,7	30,6	31,5	32,3	33,1
---------------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------

Таблица 2

$t, ^\circ\text{С}$	22,6	23,8	25,0	26,0	27,0	28,0	28,9	29,8	30,6
---------------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------

А в первом номере журнала за 1988 год можно ознакомиться с решением этой задачи, выполненным аналитическим

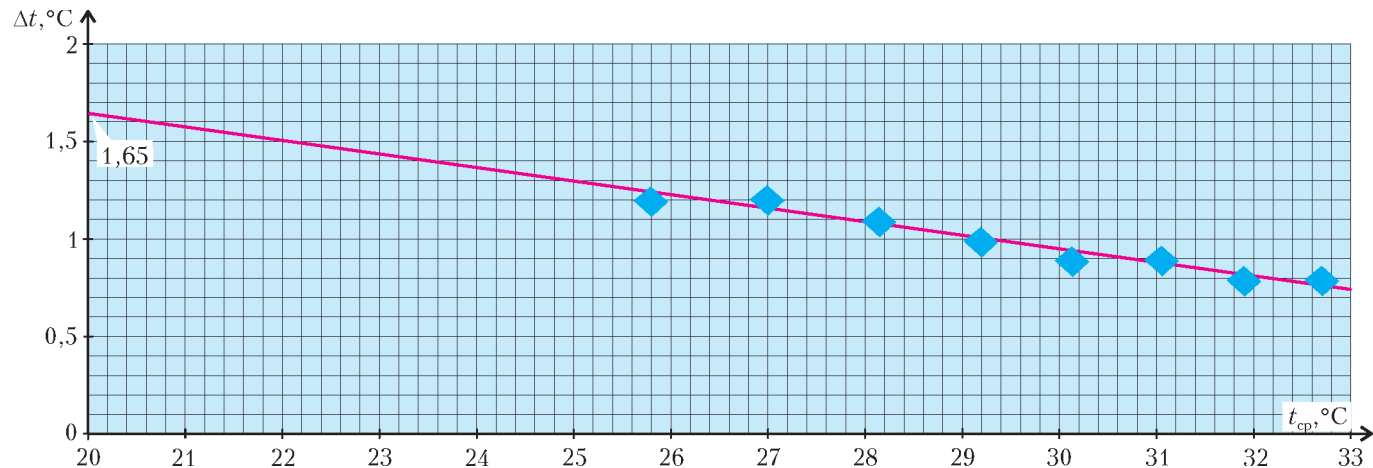


Рис. 1

способом. С помощью уравнения теплового баланса по данным таблицы 1 находится теплоемкость сосуда с водой, по данным таблицы 2 находится теплоемкость сосуда с водой и образцом и по разности этих теплоемкостей определяется теплоемкость образца. В конце решения автор предупрежда-

ет читателей о том, что при расчетах допустим довольно значительный разброс результатов. Действительно, выбирая множество пар различных значений температуры, для теплоемкостей можно получить неожиданные результаты с большими разбросами.

Мы предлагаем графический способ решения данной задачи, который помогает наглядно и более точно определить значения теплоемкостей сосуда с водой и сосуда с водой и образцом.

Будем считать, что температура воды увеличивается неравномерно за счет усиления теплоотдачи с ростом температуры. Чтобы учесть влияние теплоотдачи, проследим, как меняется приращение  $\Delta t$  температуры воды за каждые  $\Delta\tau = 3$  мин работы нагревателя в зависимости от температуры воды, причем температуру будем считать как среднюю между ее значениями в начале и в конце каждого интервала времени. Построим на основе этого наблюдения следующую таблицу:

Таблица 3

$t_{\text{ср}}, ^\circ\text{С}$	25,8	27	28,15	29,2	30,15	31,05	31,9	32,7
$\Delta t, ^\circ\text{С}$	1,2	1,2	1,1	1,0	0,9	0,9	0,8	0,8

По точкам этой таблицы построим график зависимости  $\Delta t$  от  $t_{\text{ср}}$  (рис.1). Как видно из графика, все точки хорошо ложатся на прямую, пересекающую ординату в точке  $\Delta t = 1,65^\circ\text{С}$ . Эта точка соответствует температуре воды  $t = 20^\circ\text{С}$ , равной температуре в комнате. Это означает, что при этих условиях теплоотдача воды в окружающую среду отсутствует. Тогда уравнение теплового баланса примет вид

$$IU\Delta\tau = C_{\text{в}}\Delta t.$$

Отсюда находим теплоемкость сосуда с водой:

$$C_{\text{в}} = \frac{IU\Delta\tau}{\Delta t} = \frac{0,2 \text{ А} \cdot 35 \text{ В} \cdot 180 \text{ с}}{1,65 \text{ К}} \approx 764 \text{ Дж/К}.$$

Аналогичные наблюдения проведем по отношению к сосу-

ду с водой и металлическим образцом. На основе опыта получим следующую таблицу:

Таблица 4

$t_{\text{ср}}, ^\circ\text{С}$	23,2	24,4	25,5	26,5	27,5	28,45	29,35	30,2
$\Delta t, ^\circ\text{С}$	1,2	1,2	1,0	1,0	1,0	0,9	0,8	0,8

Авторы этой статьи Дастан Бешимбай и Олжас Конакбаев – ученики Интеллектуальной школы физико-математического направления города Семей (Республика Казахстан). (Прим. ред.)

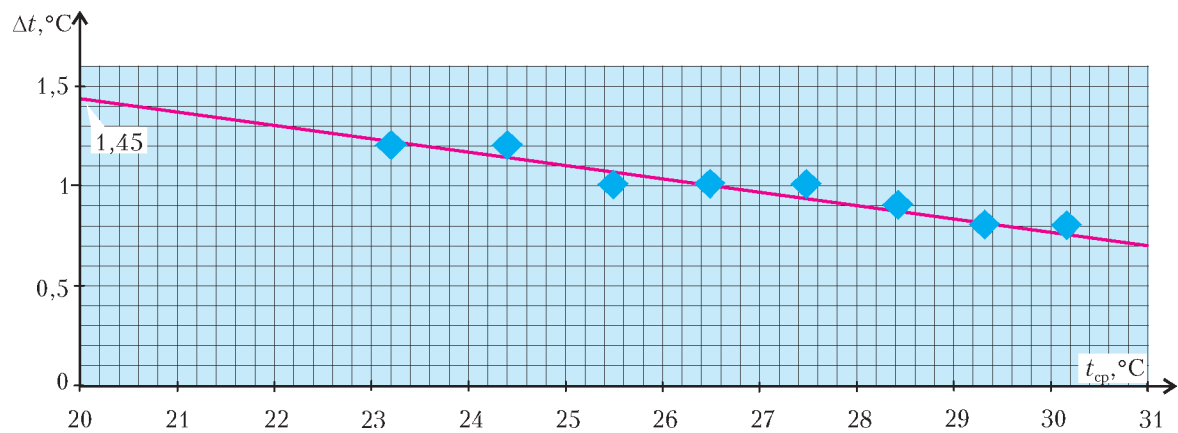


Рис. 2

Теперь построим соответствующий график зависимости  $\Delta t$  от  $t_{cp}$  (рис.2). Из графика видно, что при абсциссе  $t = 20^\circ\text{C}$  ордината равна  $\Delta t = 1,45^\circ\text{C}$ . Запишем уравнение теплового баланса в виде

$$IU\Delta\tau = (C_b + C_{об})\Delta t,$$

откуда найдем искомую теплоемкость образца:

$$C_{об} = \frac{IU\Delta\tau}{\Delta t} - C_b = \frac{0,2\text{ A} \cdot 35\text{ V} \cdot 180\text{ c}}{1,45\text{ K}} - 764\text{ Дж/К} \approx 105\text{ Дж/К}.$$

Из графика, приведенного на рисунке 1, хорошо видно, что прямая, характеризующая зависимость между средней

температурой сосуда с водой и приращением их температуры, может пересекаться с абсциссой. Эта точка пересечения для сосуда с водой соответствует температуре  $t_{cp} \approx 49,6^\circ\text{C}$  (попытайтесь найти это значение самостоятельно). Известно, что с ростом температуры испарение идет более интенсивно, способствуя увеличению теплоотдачи. Если даже закон теплоотдачи не изменится, вода нагреется только до  $49,6^\circ\text{C}$ , т.е. она никогда не закипит. Аналогично, во втором опыте (см. график, приведенный на рисунке 2) после достаточно долгого времени температура воды с образцом не превысит  $41,6^\circ\text{C}$ , т.е. тоже никогда не закипит.