МОСКОВСКИЙ ФИЗИКО-ТЕХНИЧЕСКИЙ ИНСТИТУТ (НАЦИОНАЛЬНЫЙ ИССЛЕДОВАТЕЛЬСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ)

Физтех-школа аэрокосмических технологий

Отчёт о выполнении лабораторной работы 2.1.4

Определение теплоёмкости твёрдых тел

Соболевский Федор Александрович Б03-109

1 Аннотация

В данной работе изучена теплоёмкость твёрдых тел и методы её определения. Исследована температурная зависимость электрического сопротивления для определение изменения температуры исследуемых образцов. Для учёта теплопотерь зависимость $\Delta Q/\Delta T$ экстраполирована к нулевым потерям тепла.

2 Теоретические сведения

2.1 Методика определения теплоёмкости

Теплоёмкость системы определяется отношением

$$C = \frac{\Delta Q}{\Delta T}. (1)$$

При измерении количества тепла, поглощаемого телом в калориметре постоянной мощности нагрева, необходимо учитывать потери тепла, обусловленные теплопроводность стенок прибора. В этом случае количество теплоты, поглощаемое телом за время Δt , определяется как

$$\Delta Q = P\Delta t - \lambda (T - T_0)\Delta t,\tag{2}$$

где P - мощность нагревателя, λ - коэффициент теплоотдачи стенок калориметра, T - температура тела, T_0 - температура окружающей среды (воздуха в лаборатории). Из уравнений (1) и (2) следует основное расчётное уравнение

$$C = \frac{P - \lambda(T - T_0)}{\Delta T / \Delta t}.$$
 (3)

Мощность теплопотерь прямо пропорциональна разности температур тела и окружающего воздуха и при равенстве данных температур стремится к нулю. Для измерения значения $f(T) = \Delta T/\Delta t$ в точке $T = T_0$ следует построить в достаточно широком диапазоне температур график f(T) и экстраполировать его к данной точке. Получая полученное значение $(\Delta T/\Delta t)_{T_0}$ в формулу (3), получим

$$C = \frac{P}{(\Delta T/\Delta t)_{T_0}}.$$

Температуру в калориметре можно измерить, зная зависимость электрического сопротивления от температуры:

$$R(\Delta T) = R_{273}(1 + \alpha \Delta T),\tag{4}$$

где R_{273} - сопротивление при $T=273~{\rm K},\,\alpha$ - известный температурный коэффициент сопротивления, ΔT - отличие температуры от 0 °C. Дифференцируя (4) по времени, получим

$$\frac{dR}{dt} = R_{273} \alpha \frac{dT}{dt}.$$
 (5)

Выражая R_{273} из (4) через сопротивление R_0 и разность температур ΔT_0 при комнатной температуре

$$R_{273} = \frac{R_0}{1 + \alpha \Delta T_0},\tag{6}$$

получим из (5) и (6)

$$C = \frac{P\alpha R_0}{\left(\frac{dR}{dt}\right)_{T_0} (1 + \alpha \Delta T_0)}. (7)$$

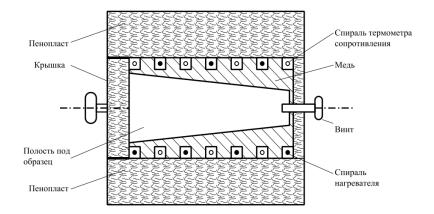


Рис. 1: Схема устройства калориметра

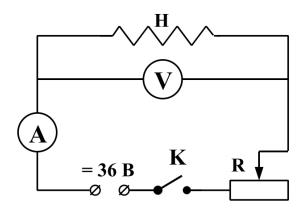


Рис. 2: Схема включения нагревателя

2.2 Экспериментальная установка

Установка состоит из калориметра с пенопластовой изоляцией, помещенного в ящике из многослойной клееной фанеры (см. рис. 1). Внутренние стенки калориметра выполнены из материала с высокой теплопроводностью. Надежность теплового контакта между телом и стенками обеспечивается их формой: они имеют вид усеченных конусов и плотно прилегают друг к другу. В стенку калориметра вмонтированы электронагреватель и термометр сопротивления. Схема включения нагревателя изображена на рис. 2. Система реостатов позволяет установить нужную силу тока в цепи нагревателя. По амперметру и вольтметру определяется мощность, выделяемая током в нагревателе. Величина сопротивления термометра измеряется мостом постоянного тока.

3 Оборудование и инструментальные погрешности

В работе использовались: калориметр с нагревателем и термометром сопротивления, амперметр, вольтметр, мост постоянного тока, источник питания 36 В, секундомер, термометр.

Инструментальные погрешности:

• Мост постоянного тока: $\Delta_R = 0.001 \text{ OM}$;

• Секундомер: $\Delta_t = 0.01 \text{ c}$;

• **Термометр:** $\Delta_T = 0.05 \text{ K}.$

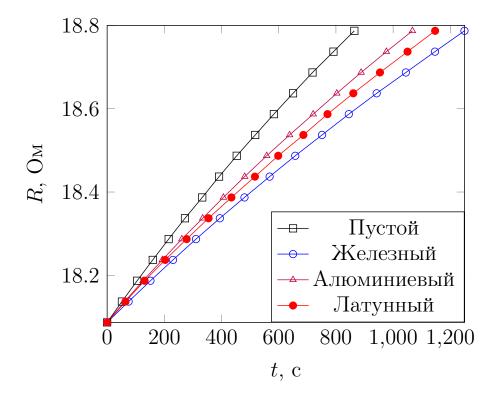


Рис. 3: Зависимость сопротивления от времени нагрева

4 Результаты измерений и обработка экспериментальных данных

4.1 Подготовка к проведению опыта

В опытах использовались три тела: цилиндры из железа, алюминия и латуни. Перед проведением опыта были установлены следующие параметры экспериментальной установки и исследуемых тел:

- Температурный коэффициент сопротивления меди: $\alpha = 4.28 \cdot 10^{-3} \ \mathrm{K}^{-1};$
- Комнатная температура: $\Delta T_0 = 21.8 \text{ K};$
- Начальное сопротивление термометра: $R_0 = 18,087 \text{ Om}$;
- Мощность нагревателя: $P = IV = 0.3 \text{ A} \cdot 36 \text{ B} = 10.8 \text{ BT}$;
- Масса железного конуса: $m_1 = (813, 2 \pm 0, 1)$ г;
- Масса алюминиевого конуса: $m_2 = (294, 2 \pm 0, 1)$ г;
- Масса латунного конуса: $m_3 = (868,7 \pm 0,1)$ г.

4.2 Определение зависимости сопротивления от времени

Для определения зависимости сопротивления от времени для пустого калориметра и для калориметра с каждым из трёх исследуемых образцов было измерено время установления четырнадцати значений сопротивления с равным интервалом $\Delta R = 0.05$ Ом. Полученные значения изображены в таблице 1. Графики зависимости сопротивления от времени показаны на рис. 3.

Далее приведена зависимость производной сопротивления по времени от времени: для каждого участка времени найдено отношение $\Delta R/\Delta t$. Полученные значения отражены в таблице 2. График полученной зависимости изображён на рис. 4.

Пустой калориметр								
$R, O_{\rm M}$	18,137	18,187	18,237	18,287	18,337	18,387	18,437	
Δt , c	51,64	53,20	54,62	55,64	57,04	60,4	58,78	
t, c	51,64	104,84	159,46	215,10	272,14	332,54	391,32	
$R, O_{\rm M}$	18,487	18,537	18,587	18,637	18,687	18,737	18,787	
Δt , c	61,76	64,78	65,15	67,00	68,21	73,12	73,07	
t, c	453,08	517,86	583,01	650,01	718,22	791,34	864,41	
Калориметр с железным цилиндром								
R, Om	18,137	18,187	18,237	18,287	18,337	18,387	18,437	
Δt , c	75,03	76,41	78,80	80,53	83,32	86,14	87,9	
t, c	75,03	151,44	230,24	310,77	394,09	480,23	568,13	
$R, O_{\rm M}$	18,487	18,537	18,587	18,637	18,687	18,737	18,787	
Δt , c	89,63	93,67	93,70	97,37	102,13	101,68	103,13	
t, c	657,76	751,43	845,13	942,50	1044,63	1146,31	1249,44	
Калориметр с алюминиевым цилиндром								
$R, O_{\rm M}$	18,137	18,187	18,237	18,287	18,337	18,387	18,437	
Δt , c	61,42	64,28	67,34	68,06	72,95	72,37	74,55	
t, c	61,41	125,70	193,04	261,10	334,05	406,42	480,97	
R, Om	18,487	18,537	18,587	18,637	18,687	18,737	18,787	
Δt , c	76,96	80,07	82,58	82,51	85,07	88,34	91,11	
t, c	557,93	638,00	720,58	803,09	888,16	976,5	1067,61	
Калориметр с латунным цилиндром								
R, Om	18,137	18,187	18,237	18,287	18,337	18,387	18,437	
Δt , c	64,23	66,68	72,15	74,83	76,73	79,84	82,35	
t, c	64,23	130,91	203,06	277,89	354,62	434,46	516,81	
R, Om	18,487	18,537	18,587	18,637	18,687	18,737	18,787	
Δt , c	81,34	88,04	84,32	90,27	93,27	96,39	96,42	
t, c	598,15	686,19	770,51	860,78	954,05	1050,44	1146,86	

Таблица 1: Изменение сопротивления термометра со временем

Пустой калориметр								
t, c	51,64	104,84	159,46	215,10	272,14	332,54	391,32	
$\Delta R/\Delta t$, 10^{-4} Om/c	9,682	9,398	9,154	8,986	8,766	8,278	8,506	
t, c	453,08	517,86	583,01	650,01	718,22	791,34	864,41	
$\Delta R/\Delta t$, $10^{-4}~{ m Om/c}$	8,096	7,718	7,675	7,463	7,330	6,838	6,843	
Калориметр с железным цилиндром								
t, c	75,03	151,44	230,24	310,77	394,09	480,23	568,13	
$\Delta R/\Delta t$, $10^{-4}~{ m Om/c}$	6,664	6,544	6,345	6,209	6,001	5,805	5,688	
t, c	657,76	751,43	845,13	942,50	1044,63	1146,31	1249,44	
$\Delta R/\Delta t$, $10^{-4}~{ m Om/c}$	5,578	5,338	5,336	5,135	4,896	4,917	4,848	
Калориметр с алюминиевым цилиндром								
t, c	61,41	125,70	193,04	261,10	334,05	406,42	480,97	
$\Delta R/\Delta t$, 10^{-4} Om/c	8,141	7,778	7,425	7,346	6,854	6,909	6,707	
t, c	557,93	638,00	720,58	803,09	888,16	976,5	1067,61	
$\Delta R/\Delta t$, 10^{-4} Om/c	6,497	6,245	6,055	6,060	5,878	5,660	5,488	
Калориметр с латунным цилиндром								
t, c	64,23	130,91	203,06	277,89	354,62	434,46	516,81	
$\Delta R/\Delta t$, 10^{-4} Om/c	7,785	7,499	6,930	6,682	6,516	6,263	6,072	
t, c	598,15	686,19	770,51	860,78	954,05	1050,44	1146,86	
$\Delta R/\Delta t$, $10^{-4}~{ m Om/c}$	6,147	5,679	5,930	5,539	5,361	5,187	5,186	

Таблица 2: Изменение производной сопротивления термометра по времени

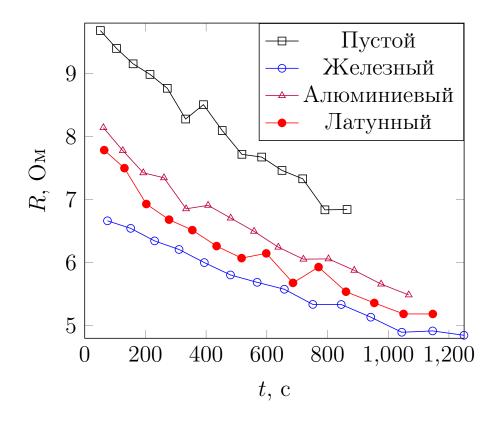


Рис. 4: Зависимость сопротивления от времени нагрева

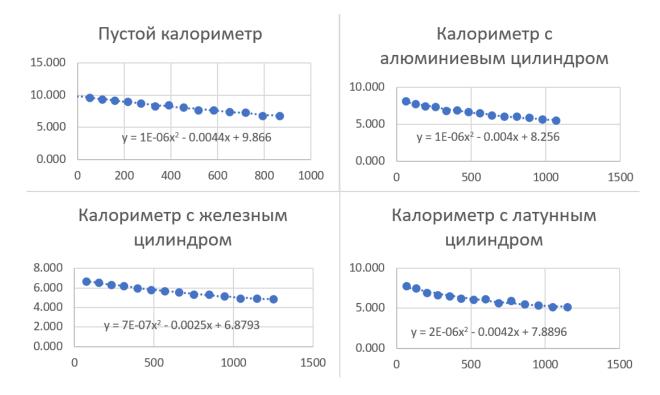


Рис. 5: Полиномиальная экстраполяция значений производной сопротивления термометра

Далее была произведена полиномиальная экстраполяция полученных значений к точке t=0 с помощью функции "Полиномиальная линия тренда"в Microsoft Excel. На рис. 5 изображены полученные линии тренда и их уравнения. Свободный член в уравнениях является значением функции в точке t=0.

С использованием полученных значений $(dR/dt)_{T_0}$ по формуле (7) были вычислены значения теплоёмкости системы C_0 . Значения собственной теплоёмкости цилиндров C определяются как разность теплоёмкости системы C_0 и теплоёмкости пустого калориметра. Удельная и молярная теплоёмкости металлов определяются как

$$c_m = \frac{C}{m},$$

$$c_{\nu} = \frac{C}{\nu} = \frac{C\mu}{m},$$

где μ - молярная масса металла. Полученные значения коэффициентов наилучших прямых, теплоёмкостей и молярные массы металлов представлены в таблице 3.

Образец	Пустой	Железный	Алюминиевый	Латунный
$(dR/dt)_{T_0}, 10^{-3} \text{ Om/c}$	9,866	6,879	8,256	7,890
C_0 , Дж/К	777,23	1114,72	928,80	971,89
C, Дж/К		337,49	151,57	194,65
c_m , Дж/кг·К		415,47	515,19	224,07
μ , кг/моль		0,056	0,027	0,064
$c_{ u}$, Дж/моль \cdot Р	ζ	23,202	13,900	14,437

Таблица 3: Результаты вычисления теплоёмкостей

5 Обсуждение результатов и выводы

Полученные в ходе эксперимента значения удельных теплоёмкостей исследованных металлов значительно отличаются от табличных: для железа отклонение составило около 10%, для алюминия - 80%, для латуни - почти 90%. Данные отклонения невозможно объяснить одной лишь погрешностью измерений. Рассмотрим возможные причины отклонений.

Наиболее вероятная причина ошибки - неучтённая теплоёмкость воздуха в калориметре. Также калориметр мог быть закрыт недостаточно плотно, что создало возможность его конвективного охлаждения. Также ошибка может быть связана с составом сплавов металлов и образованием на них оксидов. В целом можно сделать, что используемая экспериментальная установка мало применима для измерения теплоёмкостей ввиду своих дефектов.

Данный опыт, однако, показал применимость рассмотренного метода измерения теплоёмкостей, так как по порядку полученные значения не отличаются от табличных. Для проведения точных измерений следует использовать более надёжные установки для минимизации теплопотерь и более точного определения изменения температуры.