# МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

\_\_\_\_\_

# МОСКОВСКИЙ ЭНЕРГЕТИЧЕСКИЙ ИНСТИТУТ (ТЕХНИЧЕСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ)

А.В. КОСТАНОВСКИЙ, М.Г. ЗЕОДИНОВ

# ОПРЕДЕЛЕНИЕ ТЕПЛОВЫХ СВОЙСТВ МАТЕРИАЛОВ МЕТОДОМ РЕГУЛЯРНОГО РЕЖИМА

Лабораторная работа № 36

Методическое пособие

Москва Издательство МЭИ 2016

# МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

# МОСКОВСКИЙ ЭНЕРГЕТИЧЕСКИЙ ИНСТИТУТ (ТЕХНИЧЕСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ)

\_\_\_\_\_

## А.В. КОСТАНОВСКИЙ, М.Г. ЗЕОДИНОВ

# ОПРЕДЕЛЕНИЕ ТЕПЛОВЫХ СВОЙСТВ МАТЕРИАЛОВ МЕТОДОМ РЕГУЛЯРНОГО РЕЖИМА

Лабораторная работа № 36

Методическое пособие по курсам Тепломассообмен Тепломассообмен Тепломассообмен в энергетическом оборудовании АЭС Теоретические основы теплотехники для студентов, обучающихся по направлениям «Теплоэнергетика и теплотехника», «Энергетическое машиностроение».

Москва Издательство МЭИ 2016

УДК 536 К 72

УДК: 536.2.022.023 (076.5)

Утверждено учебным управлением МЭИ

Подготовлено на кафедре Теоретических основ теплотехники им. Профессора М.П. Вукаловича

Рецензент: к.т.н., проф. В.И.Величко.

А.В. Костановский, М.Г. Зеодинов. Определение тепловых свойств материалов методом регулярного режима – М.: Издательство МЭИ, 2016. – 16с. Методическое пособие по курсам «Тепломассообмен», «Тепломассообмен в энергетическом оборудовании АЭС», «Теоретические основы теплотехники» для студентов, обучающихся по направлениям «Теплоэнергетика и теплотехника», «Энергетическое машиностроение».

Методическое пособие содержит основы метода регулярного теплового режима и описание экспериментальной установки для определения тепловых (температуропроводности, теплопроводности) свойств материалов в области комнатных температур. Исследуемый цилиндрический образец — теплоизолятор, заключенный в металлическую оболочку. Приводятся рекомендации по проведению эксперимента, анализу и обработке результатов измерений, оценке их точности и сравнению полученных экспериментальных данных со справочными.

Лабораторная работа предназначена для студентов, обучающихся по направлениям «Теплоэнергетика и теплотехника», «Энергетическое машиностроение».

© Московский энергетический институт, 2016 г.

#### 1. Назначение работы

Назначением работы является:

- 1. Углубление знаний о процессе нестационарной теплопроводности в твердых телах. Изучение влияния начального теплового состояния и условий теплообмена тела с окружающей средой. на вид распределения температуры в теле,
- 2. Ознакомление с нестационарными методами экспериментального определения теплофизических свойств материалов.
- Освоение метода регулярного теплового режима, его при определении коэффициентов экспериментальной реализации температуропроводности, теплопроводности материалов (теплоизолятор) и В условиях нагревания (охлаждения) тела. полученных результатов и их сравнение с литературными данными.

#### 2. Домашняя подготовка к лабораторной работе

- 1. Тепловые свойства веществ: коэффициенты температуропроводности и теплопроводности материалов теплоизоляторов и металлов (см. [1 3], лекции).
- 2. Регулярный тепловой режим определение. Темп охлаждения (нагревания) и его свойства (см.[1-2,5], лекции).
- 3. Экспериментальные методы определения тепловых свойств материалов на основе регулярного теплового режима (см. [1 5], лекции).

## 3. Основы метода регулярного теплового режима.

Нестационарное температурное поле любого тела определяется воздействием окружающей среды, физическими свойствами тела, геометрической формой и размерами, а также его начальным тепловым состоянием.

Влияние среды и свойств тела можно характеризовать числом Био,  $Bi = \frac{\propto R}{\lambda}$ , которое определяет отношение внутреннего и внешнего тепловых сопротивлений

При анализе начальных условий выделяют две стадии процесса охлаждения (нагревания). В первой, начальной, стадии неупорядоченного (иррегулярного) режима температурное поле в значительной степени определяется особенностями начального распределения температуры. Во второй стадии, которая наступает при числе Фурье  $Fo = \frac{a\tau}{R^2} \ge 0, 3$ , начальное распределение уже не влияет на характер изменения температурного поля и распределение температуры во времени для всех

точек тела изменяется по экспоненциальному закону. Эта стадия называется регулярным (упорядоченным) тепловым режимом и при постоянных физических свойствах, в условиях  $\alpha = \text{const}$ ,  $t_{m} = \text{const}$  описывается простым уравнением:

$$t - t_{\mathsf{x}} = \vartheta = AUe^{-m\tau},\tag{1}$$

где,  $\alpha$  - средний по поверхности коэффициент теплоотдачи,  $\mathrm{Br/m^2K}$ ;  $t_{m}$  - температура среды;  $^{\mathrm{o}}\mathrm{C}$ , t - температура любой точки тела (переменная),  $^{\mathrm{o}}\mathrm{C}$ ;  $\mathcal{G} = (t - t_{m})$  - разность температур какой либо точки тела и среды; A - постоянный множитель, определяемый из начальных условий; U - функция, определяющая зависимость  $\mathcal{G}$  от координат (x, y, z); m - темп регулярного охлаждения или нагревания тела,  $1/\mathrm{cek}$ .;  $\tau$  - время, с. Темп охлаждения m характеризует относительную скорость изменения избыточной температуры тела  $\mathcal{G}$ , т.е.  $m = -1/\mathcal{G}(\partial \mathcal{G}/\partial \tau)$ .

Из уравнения [1] вытекают важные для практики следствия.

1. Прологарифмировав его, получаем:

$$\ln|\vartheta| = -m\tau + G(x, y, z) \tag{2}$$

где G(x, y, z) – функция координат точки, следовательно,

$$-\frac{\partial(\ln|\vartheta|)}{\partial\tau} = m \tag{3}$$

Таким образом, по истечении определенного времени после начала охлаждения (нагревания) тела наступает регулярный тепловой режим, отличительной особенностью которого является то, что логарифм разности между температурой t в любой точке тела и температурой окружающей среды  $t_{\mathcal{H}}$  изменяется с течением времени  $\tau$  по линейному закону. При этом скорость изменения избыточной температуры остается одинаковой для всех точек тела.

Связь темпа охлаждения m с характеристиками тела и условиями теплообмена на поверхности, при конечном значении коэффициента теплоотдачи ( $\alpha$  = const), определяется зависимостью вида (первая теорема Кондратьева):

$$m = \psi \frac{\alpha F}{C} \tag{4}$$

где  $\psi$  - коэффициент неравномерности температурного поля; F - поверхность тела,  $M^2$ ; C - полная теплоемкость тела, Дж/К.

При  $\alpha \to \infty$  темп регулярного охлаждения (нагревания)  $m_{\infty} = m_{\alpha \to \infty}$  и температуропроводность материала тела прямо пропорциональны (вторая теорема Кондратьева):

$$a = Km_{\infty} \tag{5}$$

где коэффициент пропорциональности K,  $M^2$  – геометрическая величина, зависящая от размеров и формы тела.

Рассмотренные свойства регулярного теплового режима широко используют для экспериментального определения коэффициента

температуропроводности - a, теплопроводности -  $\lambda$ , удельной теплоемкости материалов -c.

Примечание: основной величиной, которую определяют эксперимента, является темп охлаждения.

Формула (5) позволяет непосредственно рассчитать –а материала по результатам опыта при  $Bi \to \infty$  (практически  $Bi \ge 100$ ). Темп охлаждения  $m_{\infty}$  определяют из эксперимента, коэффициент формы K является известным.

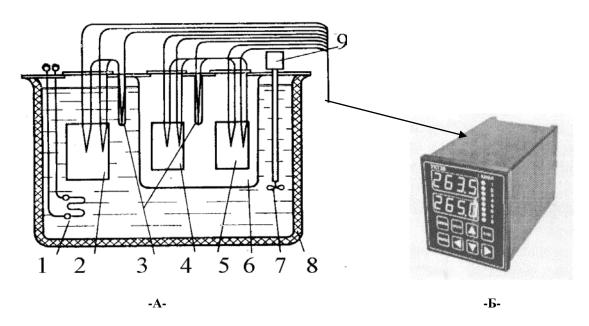
Полную теплоемкость -C материала определяют в соответствии с формулой (4). Исследования проводят в условиях  $Bi \to 0$  на двух идентичных по форме и размерам образцах, один из которых является исследуемым, другой эталонным. Из эксперимента определяют темпы охлаждения исследуемого  $m_u$  и эталонного  $m_2$  образцов. Эталонный образец выполняют из высокотеплопроводного металла, свойства которого известны. Так как температурное поле в эталонном образце равномерное, т.е. коэффициент неравномерности распределения температуры  $\psi_3 \approx 1$  по формуле (4) можно рассчитать коэффициент теплоотдачи - $\alpha_3$ . Идентичные условия теплообмена исследуемого и эталонного образцов со средой ( $\alpha_u$  =  $\alpha_{3}$ ) позволяют определять полную теплоемкость в случае с исследуемым однородным высокотеплопроводным материалом простым сравнением темпов охлаждения. Для составного (исследуемое тело находится в металлической оболочке) образца при определении теплоемкости - $oldsymbol{C}$ необходимо дополнительно учитывать коэффициент неравномерности распределения температуры  $\psi$  в нем. Для составного тела (исследуемое тело и оболочка) темп охлаждения определяется по формуле:  $m = \psi \frac{\alpha F_{\text{нар.об}}}{C_{\text{H}} + \psi C_{\text{o6}}} \tag{6}$ 

$$m = \psi \frac{\alpha F_{\text{нар.06}}}{C_{\nu} + \psi C_{06}} \tag{6}$$

Найденные значения -m, -a, -C и - $\alpha$  могут быть использованы при определении других тепловых характеристик материала, например, - $\lambda$  и -c.

## 4. Описание установки

Лабораторная установка (рис. 1) состоит из следующих основных калориметров, термостата, измерительной Устройство калориметров показано на рис. 2. В таблице 1 приведены калориметрам. Все характеристики ПО необходимые выполнены в форме цилиндра. Калориметры № 1 и 2 имеют одинаковую конструкцию - металлическая оболочка с исследуемым материалом. Ядро калориметров выполнено из одного и того же теплоизоляционного материала. Калориметр № 1 (больших размеров) предназначен для опытов при  $Bi \to \infty$ . Он нагревается в водяной камере термостата. Калориметры № 2 и 3 используются в опытах при  $Bi \to 0$ . Они нагреваются в воздушной камере термостата. Калориметр, № 3 является эталоном при определении коэффициента теплоотдачи. Он выполнен из меди, свойства которой хорошо изучены. Форма и внешние размеры калориметров № 2 и 3 одинаковы.



**Рис.** 1. Схема установки: А - термостат; Б – многоканальный измеритель УКТ-38. **Термостат:** 1 - нагреватель; 2 - калориметр № 1; 3 - спаи термопар; 4 - калориметр № 2; 5 - калориметр № 3; 6 - воздушная камера; 7 - мешалка; 8 - корпус термостата с жидкостью; 9 - электродвигатель мешалки и насоса.

Каждый калориметр имеет в среднем сечении две термопары. Горячий спай одной термопары заложен на оси  $\mathbf{R}_o$ , другой - в точке с координатой  $\mathbf{R}_r = 0.707\mathbf{R}$ , где  $\mathbf{R}$  - радиус калориметра. Для измерения разности температур все термопары выполнены по дифференциальной схеме (возможен вариант раздельного подключения термопар). Вторые спаи термопар находятся в термостате (на измерителе УКТ38).

Термостат служит для нагревания калориметров в заданных условиях. Условие  $t_{\infty} = \text{const}$  обеспечивается за счет интенсивной циркуляции термостатирующей жидкости и работы блока автоматики.

Измерительная схема состоит из 8-ми термопар (6 термопар в калориметрах и две термопары в термостате), автоматического восьмиканального цифрового измерителя, типа УКТ-38 и воздушного термометра.

На лицевой панели УКТ-38 расположены два четырехразрядных цифровых индикатора, которые показывают температуру в калориметрах и термостате в  $^{\circ}$ С

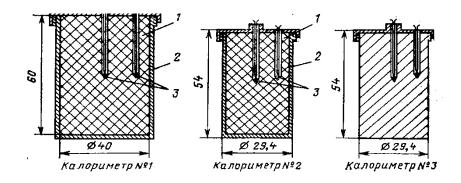


Рис. 2. Устройство калориметров: 1 - исследуемый материал; 2 - тонкостенная металлическая оболочка; 3 — спаи термопар

	1
Габлица	
таолица	1.

Масса медного (эталонного) калориметра,	$M_{M} = 0.230 \text{ K}\Gamma.$
Удельная теплоемкость меди,	$c_{M} = 390 \; \text{Дж} \; / \; (\text{кг K}).$
Масса медной оболочки калориметра № 2,	$M_{oo} = 0.073$ кг.
Диаметр калориметра № 1,	$\mathbf{D_1} = 0.040 \text{ M}.$
Высота калориметра № 1,	$\mathbf{Z}_1 = 0.060 \text{ M}.$
Диаметр калориметра № 2,	$\mathbf{D_2} = 0.0294 \text{ M}.$
Высота калориметра № 2,	$\mathbf{Z}_2 = 0.054 \text{ M}.$
Внутренние размеры калориметра № 2:	
Диаметр	$D_{2, BH} = 0.0286 \text{ M}.$
Высота	$Z_{2, BH} = 0.0532 \text{ M}.$
Диаметр калориметра № 3,	$\mathbf{D_1} = 0.0294 \text{ M}.$
Высота калориметра № 3,	$\mathbf{Z}_1 = 0.054 \text{ M}.$

## 5. Порядок проведения эксперимента

При проведении эксперимента осуществляется нагрев калориметров в термостате. Изменение температуры в калориметрах № 1, 2, 3, в водяной и воздушной камерах термостата фиксируется с помощью измерителя УКТ38. Воздушный термометр используется для измерения температуры окружающего воздуха.

## Последовательность операций при проведении эксперимента:

- 1. Измерить температуру окружающего воздуха. Воздушный термометр находится на стенде.
- 2. Включить измеритель УКТ38 в режим «РАБОТА»:
- а) проверить идентичность (см. верхнее индикаторное табло на измерителе) исходных показания всех термопар с температурой окружающего воздуха. Прибор периодически опрашивает 8 датчиков температуры

- 3. Контролировать показания датчиков температуры. Готовность установки к проведению эксперимента термопары показывают равные значения температуры.
- 4. Включить термостат:
- а) установить на контактном термометре температуру, заданную преподавателем;
- б) включить нагреватель термостата, при этом должна загореться сигнальная лампочка;
- в) включить двигатель насоса.
- 5. По достижении в термостате (в водяной и воздушной камерах) заданной температуры перенести калориметры в термостат в следующей последовательности:
- калориметр № 2 в воздушную камеру;
- калориметр № 3 в воздушную камеру.
- калориметр № 1 в водяную камеру;
- 7. Зафиксировать по секундомеру начало отсчета времени. Показания измерителя УКТ38 (см., верхнее индикаторное табло) записывать через 1 минуту.

Внимание — измеритель УКТ38 проводит автоматический опрос термопар последовательно (каждый на время 4 сек): каналы 1 и 2 от термопар калориметра № 1; каналы 3 и 4 от калориметра № 2; каналы 5 и 6 от калориметра № 3; каналы 7 и 8, соответственно от термопар в водяной и воздушной камер термостата. Полное время опроса составляет 32 сек. Прибор показывает температуру в  $^{\circ}$  С.

- 7. После записи 30 35 показаний для каждого калориметра эксперимент можно прекратить.
- 8. Запись показаний вести по форме (см. таблица 2).

Таблица 2.

N/ 0	Время опыта,		21, C	Nº 0	оиметр 22, <i>С</i>	0	23, C	Водяная камера, <sup>о</sup> С	Воздушная камера, <sup>о</sup> С
	Мин.	tI	t2	t3	t4	<i>t</i> 5	t6	<i>t</i> 7	t8
1									
2									

#### 6. Обработка результатов измерений

1. В соответствии с формулой (3) по опытным данным, приведенными в таблице 2 для всех калориметров построить графики функций  $\boldsymbol{ln}(\boldsymbol{\vartheta} = \boldsymbol{t}_{\scriptscriptstyle \text{ж}} - \boldsymbol{t}) = \boldsymbol{f}(\boldsymbol{\tau})$ 

- а) Нанести экспериментальные точки на график в координатах ( $\ln \vartheta$ ,  $\tau$ ). На каждом графике выявить линейные участки, соответствующие регулярному режиму.
- б) Вычислить темп нагрева калориметров  $m_1$ ,  $m_2$ ,  $m_3$  для этих участков по формуле:

$$m = \frac{ln\vartheta_1 - ln\vartheta_2}{\tau_2 - \tau_1}$$

Индексы 1 и 2 соответствуют точкам, выбранным на линейном участке графика.

в) Коэффициент формы калориметров №1 (цилиндр конечных размеров)  $K_1$  и №2 (цилиндр конечных размеров без оболочки)  $K_2$  определить по формулам:

$$K_1 = (\frac{5.783}{R_1^2} + \frac{9.87}{Z_1^2})^{-1}$$
 ,  $K_2 = (\frac{5.783}{R_{2,BH}^2} + \frac{9.87}{Z_{2,BH}^2})^{-1}$ 

 $R_{1}$ ,  $Z_{1}$ ,  $R_{2, 6H}$ ,  $Z_{2, 6H}$  – данные из таблицы 1.

г) Определить для калориметра №1 коэффициент температуропроводности исследуемого материала, используя темп нагрева  $(m_{\infty}=m_1)$ , и число Фурье (при  $\tau=\tau_2$ ):  $a=K_1m_{\infty}$ ,  $Fo=\frac{a\tau}{R_2^2}$ .

 $(m_{\infty}=m_1)$ , и число Фурье (при  $\tau=\tau_2$ ):  $a=K_1m_{\infty}$ ,  $Fo=\frac{a\tau}{R_1^2}$ . По таблице 2, где приведена взаимосвязь между  $M=\frac{m_{2(\alpha\approx const)}}{m_{2(\alpha\to\infty)}}=\frac{m_2K_2}{a}$  и  $\psi$ , выбрать значение коэффициента неравномерности температурного распределения калориметра  $N_2 - \psi_2$ .

д) Полная теплоемкость калориметра №2 равна сумме теплоемкостей исследуемого материала и оболочки калориметра с учетом коэффициента неравномерности температурного поля, т.е.  $C_2 = C_{2,u} + \psi_2 C_{2,o\delta}$ , при этом площади внешних поверхностей калориметров №2 и №3 и коэффициенты теплоотдачи с наружных поверхностей равны. Отсюда, применяя формулы (4) и (6),  $C_{2,u}$  рассчитываем по формуле:

$$C_{2,H} = (c_{M}M_{M}\frac{m_{3}}{m_{2}} - c_{M}M_{2,o\delta})\psi_{2}$$

е) Рассчитать коэффициент теплопроводности

$$\lambda = ac_{2,{\scriptscriptstyle \mathrm{H}}}
ho_{2,{\scriptscriptstyle \mathrm{H}}} = ac_{2,{\scriptscriptstyle \mathrm{H}}}
ho_{2,{\scriptscriptstyle \mathrm{H}}}rac{V_{2,{\scriptscriptstyle \mathrm{H}}}}{V_{2,{\scriptscriptstyle \mathrm{H}}}} = rac{ac_{2,{\scriptscriptstyle \mathrm{H}}}M_{2,{\scriptscriptstyle \mathrm{H}}}}{V_{2,{\scriptscriptstyle \mathrm{H}}}} = rac{ac_{2,{\scriptscriptstyle \mathrm{H}}}}{V_{2,{\scriptscriptstyle \mathrm{H}}}}$$

- где **a** коэффициент температуропроводности исследуемого материала, определенный в эксперименте с калориметром №1;  $\rho_{2,u}$  плотность исследуемого материала, кг/м³,  $V_{2,u}$  объем исследуемого материала, определяемый по внутренним размерам калориметра №2. Сравнить значения теплопроводности исследуемого материала, полученные с учетом оболочки и без ее учета.
- ж) Проверить выполнение условия  $Bi \to \infty$  для калориметра №1. Для этого необходимо для точки, расположенной в центре (r=0), решить уравнение относительно  $\mu_1$ :

$$heta = rac{t_{\text{xx}} - t_{r=0}}{t_{\text{xx}} - t_0} = rac{2J_1(\mu_1)}{\mu_1[J_0^2(\mu_1) + J_1^2(\mu_1)]} e^{-\mu_1^2 F o}$$

где  $J_0$  — функция Бесселя первого рода нулевого порядка,  $J_1$  — функция Бесселя первого рода первого порядка. Решить уравнение с помощью Mathcad или в среде Excel (процедура подбора параметра). По таблице 4 определить значение Bi.

2. Рассчитать температуру отнесения для -a и  $-\lambda$  по формуле:

$$t_{\text{oth}} = (t_{\kappa,2} + t_{\varkappa}) / 2$$
,

где  $t_{\infty}$  — температура среды в термостате;  $t_{\kappa,2}$  - температура калориметра  $N_{2}$  в начале эксперимента.

- 3. Для трех моментов времени на стадии регулярного режима построить распределение температуры по сечению калориметра № 1. Температуру поверхности можно принять равной температуре окружающей среды, так как эксперимент проводился при  $Bi \to \infty$ .
- 4. Определение погрешности измерения тепловых свойств материала и сравнение с литературными данными (см. Таблица 3).
- а) относительную погрешность определения коэффициента температуропроводности вычислить по формуле:

$$\Delta a / a = \Delta m_1 / m_1$$

- где **△** абсолютные погрешности определения отдельных величин. Статистическая обработка результатов экспериментальных измерений проводится в соответствии с п. 2.1 из [3], используя современный пакет программ EXCEL, MATHCAD и др.
- б) погрешность определения коэффициента теплопроводности - $\lambda$  оценить путем сравнения с литературными данными.

## 7. Отчет о работе

Отчет должен содержать:

- 1. Цель работы.
- 2. Краткое описание схемы установки и основы методики эксперимента.
- 3. Протокол наблюдений.
- 4. Результаты обработки экспериментальных данных.
- 5. Графики изменения избыточной температуры калориметров во времени
- 6. Расчет погрешности.
- 7. Краткий сравнительный анализ экспериментальных и литературных данных.

#### 8. Темы вопросов к защите лабораторной работы

- 1. Факторы, влияющие на теплопроводность при нестационарном режиме.
- 2. Регулярная стадия нагревания (охлаждения) тел. Признаки регулярного режима.
- 3. Методы определения тепловых свойств материалов: удельной теплоемкости, температуропроводности и теплопроводности.
  - 4. Темп охлаждения и его свойства.
  - 5. Числа Био и Фурье.
- 6. Условия эксперимента, в которых могут быть обеспечены малые и большие числа Био.
- 7. Распределение температуры в телах простой формы (пластина, цилиндр) при различных числах Био. Направляющие точки. Коэффициент неравномерности

#### 9. Справочные данные.

Таблица 3. Связь между относительным темпом охлаждения M и коэффициентом неравномерности распределения температуры  $\psi$ .

M	0,110	0,123	0,143	0,158	0,174	0,188	0,203	0,216	0,230	0,243
Ψ	0,918	0,905	0,892	0,880	0,868	0,856	0,844	0,833	0,822	0,811

Таблица 4. Средние значения тепловых характеристик исследуемых материалов (фторпласт, эбонит) при температуре 20<sup>0</sup> С.

Свойства	Фторпласт	Эбонит
Температуропроводность, $a$ , $m^2/c$	$0.8 \times 10^{-7}$	$0.83 \times 10^{-8}$
Плотность, $\rho$ , кг/м $^3$	$2,2 \times 10^3$	$1.2 \times 10^3$
Теплопроводность, $\lambda$ , Вт/м К	0,18	0,16
Удельная теплоемкость, $C_p$ , Дж/кг*К	$10^{3}$	$1.6 \times 10^3$

Таблица 5. Связь между числом Био и первым корнем характеристического уравнения

Bi	20	30	40	50	60	70	80	90	100	8
μ1	2,289	2,326	2,346	2,357	2,365	2,372	2,375	2,379	2,381	2,405

#### 10. Литература

- 1. Исаченко В. П., Осипова В. А., Сукомел А.С. Теплопередача.—М. Энергоиздат, 1981. 416 с.
- 2. Ф.Ф. Цветков, Б.А. Григорьев Тепломассообмен, М.: МЭИ. 2001. 548c.
- 3. Практикум по теплопередаче. Учебное пособие для вузов / А.П. Солодов, Ф.Ф. Цветков, А.В. Елисеев, В.А. Осипова. Под ред. А.П. Солодова. М. Энергоатомиздат. 1986. 296с.
- 4. Ф.Ф. Цветков, Р.В. Керимов, В.И. Величко. Задачник по тепломассообмену. М. Изд-во МЭИ 1997. 137с.
- 5. А.В. Костановский. Регулярный тепловой режим и его приложение для измерения тепловых свойств твердых тел. М., Издательский дом МЭИ, 2006. 32c.

#### Методическое пособие

## Костановский Александр Викторович, Зеодинов Марат Гарифович

# Определение тепловых свойств материалов методом регулярного режима

Лабораторная работа № 36

Методическое пособие по курсам «Тепломассообмен», «Тепломассообмен в энергетическом оборудовании АЭС», «Теоретические основы теплотехники» для студентов, обучающихся по направлениям «Теплоэнергетика и теплотехника», «Энергетическое машиностроение».

Редактор издательства ЛР № от	
Темплан издания МЭИ 2016 г. (II). Формат 60Х84/16 Печать офсетная Физ. Заказ	• •
Издательство МЭИ, 111250, Москва, Крас Типография ИНИИ «Электроника» 11741	1

© Московский энергетический институт