


МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
Федеральное государственное бюджетное
образовательное учреждение высшего образования
«ТЮМЕНСКИЙ ИНДУСТРИАЛЬНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ»

УТВЕРЖДАЮ

Председатель КСН

Ю.В. Ваганов

«31» августа 2020 г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

дисциплины / модуля Термодинамика и теплопередача

направление подготовки / специальность 21.03.01 Нефтегазовое дело

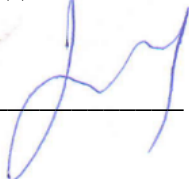
профиль/программа: Бурение нефтяных и газовых скважин

форма обучения очная, очно-заочная

Рабочая программа разработана в соответствии с утвержденным учебным планом и требованиями ОПОП 21.03.21 Нефтегазовое дело к результатам освоения дисциплины/модуля «Термодинамика и теплопередача»

Рабочая программа рассмотрена на заседании кафедры «Нефтегазовое дело»
Протокол №1 от «31» августа 2020 г.

И.о. заведующего кафедрой НД _____ Р.Д. Татлыев



Рабочую программу разработал:

С.А. Лепихин, доцент кафедры ЕНГД, к.ф.м.н.

(И.О. Фамилия, должность, ученая степень, ученое звание)


Фамилия

1. Цели и задачи освоения дисциплины/модуля

Цели дисциплины: изучение основных закономерностей процессов взаимопревращений теплоты и работы, свойств идеальных и реальных рабочих тел и теплоносителей, циклов теплосиловых установок и холодильных машин, знакомство с процессами и оборудованием, используемыми при разработке и эксплуатации сложных теплотехнических систем в нефтегазовой отрасли, их ремонте и модернизации.

Задачи дисциплины:

- научить навыкам практического применения знаний гидравлических и теплотехнических законов, методик расчета, принципов работы гидроприводов, двигателей внутреннего сгорания и другого оборудования, применяемого в нефтегазовом хозяйстве;
- сформировать прочные знания свойств рабочих тел и законов их изменения в различных термодинамических процессах;
- обучить методам анализа эффективности циклов ТСУ.
- объяснить процессы преобразования и рационального использования энергии.

2. Место дисциплины/модуля в структуре ОПОП ВО

Термодинамика и теплопередача относится к дисциплинам обязательной части учебного плана.

Для изучения дисциплины Б1.О.07 «Термодинамика и теплопередача» необходимы знания и навыки, приобретенные при изучении следующих дисциплин: Б1.О.17 «Математика», Б1.О.18 «Физика», Б1.О.04 «Химия», Б1.О.09 «Химия нефти и газа», Б1.О.08 «Материаловедение. Технология конструкционных материалов», Б1.О.20 «Теоретическая механика», Б1.О.19 «Начертательная геометрия и компьютерная графика» и служит основой для освоения дисциплин Б1.О.28 «Проектная деятельность» Б1.В.06 «Машины и оборудование для бурения, добычи, подготовки и транспорта нефти и газа», Б1.В.19 «Оборудование для добычи нефти», Б1.В.20 «Оборудование для освоение скважин».

3. Результаты обучения по дисциплине/модулю

Процесс изучения дисциплины/модуля направлен на формирование следующих компетенций:

Код и наименование компетенции	Код и наименование индикатора достижения компетенции (ИДК)	Код и наименование результата обучения по дисциплине (модулю)
УК-1 Способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач	УК-1.5 Выявление системных связей и отношений между изучаемыми явлениями, процессами и/или объектами на основе принятой парадигмы	Знать (З1.5.1): способы анализа и системного подхода при решении поставленных задач
		Уметь (У1.5.1): анализировать задачу, выделяя ее базовые составляющие, и выявлять взаимосвязь между изучаемыми явлениями
		Владеть (В1.5.1) методами поиска, сбора и обработки, критического анализа и синтеза информации, методикой системного подхода для решения поставленных задач
ОПК 4 Способен прово-	ОПК-4.3 Выбор технологии про-	Знать (З4.3.1): основные методы измерений и испытаний для решения практических задач

дить измерения и наблюдения, обрабатывать и представлять экспериментальные данные.	ведения типовых экспериментов на стандартном оборудовании в лаборатории и на производстве	Уметь (У4.3.1): Уметь выбирать технологии проведения типовых экспериментов на стандартном оборудовании в лаборатории и на производстве
		Владеть (В4.3.1): навыками проведения экспериментальных исследований на стандартном оборудовании в лаборатории и на производстве и способами обработки и представления результатов исследования
ОПК 5 Способен решать задачи в области профессиональной деятельности с применением современных информационных технологий и прикладных аппаратно-программных средств	ОПК-5.4 Применение прикладного программного обеспечения для разработки и оформления технической документации	Знать (З5.4.1): основные продукты программного обеспечения для разработки и оформления технической документации
		Уметь (У5.4.1): использовать компьютер для решения несложных инженерных расчетов, применять по назначению пакеты компьютерных программ, и пользоваться основными технологиями поиска, разведки и организации нефтегазового производства в России и за рубежом, стандарты и ТУ, источники получения информации, массмедийные и мультимедийные технологии
		Владеть (В5.4.1): методами оценки риска и управления качеством исполнения технологических операций также методами сбора, обработки и интерпретации полученной информации, используя современные информационные технологии и прикладные аппаратно-программные средства, методами защиты, хранения и подачи информации
ОПК 6 Способен принимать обоснованные технические решения в профессиональной деятельности, выбирать эффективные и безопасные технические средства, и технологии	ОПК-6.2 Выбор метода или методики решения задачи профессиональной деятельности	Знать (З6.2.1): основные методики решения задачи профессиональной деятельности
		Уметь (У6.2.1): применять методики решения задачи профессиональной деятельности
		Владеть (В6.2.1): практическими навыками и средствами поиска методов решения задачи профессиональной деятельности
	ОПК-6.7 Решение стандартных задач профессиональной деятельности на основе современных информационных технологий и с учетом требований информационной безопасности	Знать (З6.7.1): принципы информационно-коммуникационных технологий и основные требования информационной безопасности;
Уметь (У6.7.1): решать стандартные задачи профессиональной деятельности на основе информационной и библиографической культуры с применением современных технологий и требований информационной безопасности;		
		Владеть (В6.7.1): навыками решения стандартных задач профессиональной деятельности на основе современных информационных технологий и с учетом требований информационной безопасности

4. Объем дисциплины

Общий объем дисциплины/модуля составляет 3 зачетные единицы, 108 часов.

Форма обучения	Курс/ семестр	Аудиторные занятия/контактная работа, час.			Самостоятельная работа/контроль, час	Форма промежуточной аттестации
		Лекции	Практические занятия	Лабораторные занятия		
очная	2/4	16	16	16	24/36	экзамен
очно-заочная	3/5	10	10	10	42/36	экзамен

5. Структура и содержание дисциплины

5.1. Структура дисциплины

Очная форма обучения (ОФО)

№ п/п	Структура дисциплины/модуля		Аудиторные занятия, час.			СРС, час.	Всего, час.	Код ИДК	Оценочные средства
	Номер раздела	Наименование раздела	Л.	Пр.	Лаб.				
1	1	Термодинамика	8	8	8	12	36	УК-1.5 ОПК-4.5 ОПК-5.4 ОПК-6.2 ОПК-6.7	Самост. работы, отчеты и защита лабораторных работ
2	2	Теплопередача	8	8	8	12	36	УК-1.5 ОПК-4.5 ОПК-5.4 ОПК-6.2 ОПК-6.7	тесты
3	Экзамен					36	36	УК-1.5 ОПК-4.5 ОПК-5.4 ОПК-6.2 ОПК-6.7	Экзам. билеты (или тесты)
Итого:			16	16	16	60	108		

Очно-заочная форма обучения (ОЗФО)

№ п/п	Структура дисциплины/модуля		Аудиторные занятия, час.			СРС, час.	Всего, час.	Код ИДК	Оценочные средства
	Номер раздела	Наименование раздела	Л.	Пр.	Лаб.				
1	1	Термодинамика	5	5	5	21	36	УК-1.5 ОПК-4.5 ОПК-5.4 ОПК-6.2	Самост. работы, отчеты и защита

								ОПК-6.7	лабораторных работ, тесты
2	2	Теплопередача	5	5	5	21	36	УК-1.5 ОПК-4.5 ОПК-5.4 ОПК-6.2 ОПК-6.7	
3	Экзамен					36	36		Экзам. билеты (или тесты)
Итого:			10	10	10	78	108		

5.2. Содержание дисциплины

5.2.1. Содержание разделов дисциплины (дидактические единицы).

Раздел 1. Термодинамика.

Тема 1: Введение в техническую термодинамику. Первое начало термодинамики

Предмет технической термодинамики и её методы. Теплота и работа как формы передачи энергии. Рабочее тело. Термодинамическая система. Параметры состояния. Равновесное и неравновесное состояние. Уравнение состояния идеального и реального газа. Газовые смеси. Первое начало термодинамики. Термодинамическая и потенциальная работа. Теплоёмкость и ее виды. Сущность первого начала термодинамики. Аналитического выражение 1-го начала термодинамики. Понятие об энтальпии. Закон Майера.

Тема 2: Термодинамические процессы в идеальных газах. Второе начало термодинамики

Термодинамические процессы. Классификация процессов изменения состояния. Политропные процессы. Уравнения политропы. Показатель политропы. Анализ процессов на основе сравнения показателей политропы. Частные случаи политропного процесса – изохорный, изобарный, адиабатный, изотермический. Второе начало термодинамики. Тепловые машины, тепловые двигатели и холодильные машины. Круговые процессы (циклы) тепловых машин. Термический КПД и холодильный коэффициент. Цикл Карно и его свойства. Аналитическое выражение 2-го начала термодинамики. Статистическое и философское толкование 2-го начала термодинамики. Изменение энтропии и работоспособность изолированной термодинамической системы. Изменение энтропии рабочего тела в термодинамических процессах. Координаты T-S.

Тема 3: Термодинамический анализ процессов в компрессоре. Идеальные циклы двигателей внутреннего сгорания и газотурбинных установок

Термодинамический анализ процессов в компрессорах. Поршневой компрессор. Работа, затрачиваемая на привод компрессора. Индикаторная диаграмма. Изотермическое, адиабатное и политропное сжатие. Циклы ДВС и ГТУ. Цикл реактивного двигателя. Анализ циклов. Термический КПД цикла теплового двигателя. Методы повышения КПД. Сравнение термических КПД циклов по средним температурам.

Тема 4: Водяной пар. Влажный воздух. Циклы паросиловых установок и холодильных машин

Циклы паросиловых установок. Принципиальная схема паросиловой установки. Цикл Ренкина. Влияние начальных и конечных параметров цикла Ренкина на его КПД. Изображение цикла в P-V, T-S и h-S диаграммах. Пути повышения экономичности паросиловых установок. Теплофикационный цикл. Бинарный и парогазовый циклы. Прямые преобразователи энергии. Термоэлектрические генераторы. Термоэмиссионные преобразователи. МГД-генераторы. Циклы холодильных машин, теплового насоса, термотрансформаторов. Циклы холодильных установок. Холодильный коэффициент и холодопроизводительность. Цикл паровой и воздушной компрессорной холодильной установки. Понятие об абсорбционных и парожеткторных установках.

Раздел 2. Теплопередача

Тема 5: Введение в теорию теплообмена. Теплопроводность

Предмет и задачи теории теплообмена. Знание теплообмена в промышленных процессах. Виды переноса тепла – теплопроводность, конвекция, излучение. Сложный теплообмен. Особенности теплообмена в многолетнемёрзлых грунтах. Основные положения теории теплопроводности. Температурное поле, температурный градиент. Закон Фурье. Дифференциальное уравнение теплопроводности. Коэффициент температуропроводности. Теплопроводность при стационарном режиме однослойной и многослойной плоской и цилиндрической стенок.

Тема 6: Конвективный теплообмен

Основные положения и учения в конвективном теплообмене. Физическая сущность конвективного теплообмена. Уравнение Ньютона-Рихмана. Основные положения теории пограничного слоя. Условия подобия физических явлений. Первая и вторая теоремы подобия. Критериальные уравнения. Определяющие критерии подобия. Третья теорема подобия. Метод моделирования. Физический смысл основных критериев подобия. Теплопередача при вынужденном течении жидкости. Теплообмен при движении вдоль плоской поверхности, теплоотдача при ламинарном течении жидкостей в гладких и шероховатых, прямых и изогнутых трубах, круглого и некруглого сечения. Теплоотдача при поперечном омывании одиночной круглой трубы. Теплоотдача при поперечном омывании пучков труб расположенных коридорным и шахматным образом. Теплоотдача при свободном движении жидкости. Теплоотдача в неограниченном объёме. Ламинарная и турбулентная конвекция у вертикальных поверхностей и горизонтальных труб.

Тема 7: Тепловое излучение

Теплообмен излучением. Общие понятия и определения. Теплообмен излучением при наличии экранов. Излучение газов. Лучистый теплообмен в потоках и камерах сгорания.

Тема 8: Теплопередача. Расчет теплообменных аппаратов

Теплопередача. Основы расчёта теплообменных аппаратов (ТА). Теплопередача как вид сложного теплообмена. Теплопередача через однослойную и многослойную плоскую и цилиндрическую стенки при стационарном режиме. Коэффициент теплопередачи. Пути интенсификации процесса теплопередачи. Критический диаметр тепловой изоляции. Назначение, классификация и схемы теплообменных аппаратов. Принцип расчёта ТА. Конструктивный и поверочный расчёты ТА. Основы гидродинамического расчёта ТА.

5.2.2. Содержание дисциплины по видам учебных занятий

Лекционные занятия

№ п/п	Номер раздела	Объем, час.		Тема лекции
		ОФО	ОЗФО	
1	1	2	1	Введение в техническую термодинамику. Первое начало термодинамики
2		2	1	Термодинамические процессы в идеальных газах. Второе начало термодинамики
3		2	1	Термодинамический анализ процессов в компрессоре. Идеальные циклы двигателей внутреннего сгорания и газотурбинных установок
4		2	2	Водяной пар. Влажный воздух. Циклы паросиловых установок и холодильных машин
5	2	2	1	Введение в теорию теплообмена. Теплопроводность
6		2	2	Конвективный теплообмен
7		2	1	Тепловое излучение
8		2	1	Теплопередача. Расчет теплообменных аппаратов
Итого		16	10	

Практические занятия

№ п/п	Номер раздела	Объем, час.		Тема практического занятия
		ОФО	ОЗФО	
1	1	2	1	Расчет термодинамических параметров и теплоемкости идеального и реального газа, газовых смесей.
2		2	1	Расчет термодинамических процессов в идеальных газах
3		2	1	Термодинамический расчет процессов в компрессоре и циклов ДВС и ГТУ
4		2	2	Расчет параметров водяного пара и влажного воздуха. Термодинамический расчет циклов ПСУ и ХМ
5	2	2	1	Расчет стационарной теплопроводности через однослойную и многослойную плоскую и цилиндрическую стенки
6		2	2	Расчет конвективного теплообмена
7		2	1	Расчет лучистого теплообмена
8		2	1	Расчет теплообменных аппаратов
Итого		16	10	

Лабораторные работы

№ п/п	Номер раздела	Объем, час.		Наименование лабораторной работы
		ОФО	ОЗФО	
1	1	4	2	Лаб. работа №1. Определение средней массовой изобарной теплоемкости воздуха

2		4	3	Лаб. работа №2. Исследование процесса истечения воздуха из суживающегося сопла
3	2	4	2	Лаб. работа №3. Определение коэффициента теплопроводности твердых тел методом трубы
4		4	3	Лаб. работа №4. Определение коэффициента теплоотдачи от горизонт. труб различных диаметров
Итого		16	10	

Самостоятельная работа обучающегося

№ п/п	Номер раздела	Объем, час.		Тема	Вид СРС
		ОФО	ОЗФО		
1	1	3	5	Введение в техническую термодинамику. Первое начало термодинамики	Проработка учеб. материала согласно темам раздела по конспекту и учебной литературе; решение задач и упражнений по обозначенным темам; подготовка к выполнению и защите лаб. работ; оформление отчета по лаб. работам; подготовка к аттестац. тестированию
2		3	5	Термодинам. процессы в идеальных газах. Второе начало термодинамики	
3		3	5	Термодинам. анализ процессов в компрессоре. Циклы ДВС и ГТУ	
4		3	6	Водяной пар. Влажный воздух. Циклы ПСУ и ХМ	
5	2	3	5	Введение в теорию теплообмена. Теплопроводность	Подготовка к экзамену
6		3	6	Конвективный теплообмен	
7		3	5	Тепловое излучение	
8		3	5	Теплопередача. Расчет теплообменных аппаратов	
9		36	36	Контроль (экзамен)	Подготовка к экзамену
Итого		60	78		

5.2.3. Преподавание дисциплины ведется с применением следующих традиционных и интерактивных видов образовательных технологий:

- лекции: лекция-визуализация с использованием мультимедийного материала; лекция проблемного характера; лекция-беседа;

- практические занятия: работа в парах; индивидуальная работа; разбор практических ситуаций;

- лабораторные работы: работа в малых группах; обучение навыкам с помощью виртуальных лабораторных работ; использование системы поддержки учебного процесса Educon.

6. Тематика курсовых работ/проектов

Курсовые работы/проекты учебным планом не предусмотрены.

7. Контрольные работы

Контрольные работы учебным планом не предусмотрены.

8. Оценка результатов освоения дисциплины

8.1. Критерии оценивания степени полноты и качества освоения компетенций в соответствии с планируемыми результатами обучения приведены в Приложении 1.

8.2. Рейтинговая система оценивания степени полноты и качества освоения компетенций обучающихся **очной формы обучения** представлена в таблице ниже.

№ п/п	Виды контрольных мероприятий текущего контроля	Кол-во баллов
1 текущая аттестация		
1	Выполнение и защита лаб. работы № 1. Определение средней массовой изобарной теплоемкости воздуха	0-10
2	Выполнение сам. работы №1. Уравнение состояния идеального и реального газа. Газовые смеси. Теплоемкость. Термодинам. процессы.	0-20
ИТОГО за первую текущую аттестацию		30
2 текущая аттестация		
4	Выполнение и защита лаб. работы № 2. Исследование процесса истечения воздуха из суживающегося сопла	0-10
5	Выполнение самостоятельной работы №2. Термодинамический расчет идеальных циклов ДВС	0-5
6	Решение теста №1. Техническая термодинамика	0-15
ИТОГО за вторую текущую аттестацию		30
3 текущая аттестация		
7	Выполнение и защита лаб. работы №3. Определение коэффициента теплопроводности твердых тел методом трубы	0-10
8	Выполнение и защита лаб. работы №4. Определение коэффициента теплоотдачи от горизонт. труб различных диаметров	0-10
9	Выполнение самостоят. работы №3. Расчет теплообменных процессов	0-10
10	Решение теста №2. Теплопередача	0-10
ИТОГО за третью текущую аттестацию		40
Итого:		100

8.3. Рейтинговая система оценивания степени полноты и качества освоения компетенций обучающихся **очно-заочной формы обучения** представлена в таблице ниже.

№ п/п	Виды контрольных мероприятий текущего контроля	Кол-во баллов
1 текущая аттестация		
1	Выполнение и защита лаб. работы № 1. Определение средней массовой изобарной теплоемкости воздуха	0-10
2	Выполнение сам. работы №1. Уравнение состояния идеального и реального газа. Газовые смеси. Теплоемкость. Термодинам. процессы.	0-20
ИТОГО за первую текущую аттестацию		30
2 текущая аттестация		
4	Выполнение и защита лаб. работы № 2. Исследование процесса исте-	0-10

	чения воздуха из суживающегося сопла	
5	Выполнение самостоятельной работы №2. Термодинамический расчет идеальных циклов ДВС	0-5
6	Решение теста №1. Техническая термодинамика	0-15
	ИТОГО за вторую текущую аттестацию	30
3 текущая аттестация		
7	Выполнение и защита лаб. работы №3. Определение коэффициента теплопроводности твердых тел методом трубы	0-10
8	Выполнение и защита лаб. работы №4. Определение коэффициента теплоотдачи от горизонт. труб различных диаметров	0-10
9	Выполнение самостоят. работы №3. Расчет теплообменных процессов	0-10
10	Решение теста №2. Теплопередача	0-10
	ИТОГО за третью текущую аттестацию	40
	Итого:	100

9. Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины

9.1. Перечень рекомендуемой литературы представлен в Приложении 2.

9.2. Современные профессиональные базы данных и информационные справочные системы

Перечень договоров ЭБС ТИУ БИК		
Учебный год	Наименование документа с указанием реквизитов	Срок действия
2020/2021	Электронный каталог/Электронная библиотека Тюменского индустриального университета http://webirbis.tsogu.ru/	
	Договор №09-16/19 от 18.10.2019 взаимного оказания услуг двухстороннего доступа к ресурсам научно-технической библиотеки ФГАОУ ВО РГУ Нефти и газа (НИУ) им. И.М. Губкина и ФГБОУ ВО «ТИУ» http://elib.gubkin.ru/	С 18.10.2019 по 16.10.2021
	Договор № Б124/2019/09-20/2019 от 20.12.2019 на оказание услуг по предоставлению двустороннего доступа к ресурсам научно-технической библиотеки ФГБОУ ВО «УГНТУ» и ФГБОУ ВО «Тюменский индустриальный университет» http://bibl.rusoil.net	С 20.12.2019 по 18.12.2021
	Договор № 09-19/2019 от 12.12.2019 на оказание услуг двустороннего доступа к ресурсам научно-технической библиотеки ФГБОУ ВО «УГТУ» и ФГБОУ ВО «Тюменский индустриальный университет» http://lib.ugtu.net/books	С 12.12.2019 по 10.12.2021
	Договор №5067 от 20.12.2019 на оказание услуг по предоставлению доступа к ресурсам базы данных «Научная электронная библиотека «eLibrary.ru»	С 01.01.2020 по 31.12.2020
	Гражданско-правовой договор № 6627-20 от 13.07.2020 с ООО «Политехресурс» http://www.studentlibrary.ru по предоставлению доступа к базе данных Консультант студента «Электронная библиотека технического ВУЗа»	С 01.09.2020 по 31.08.2021
	Гражданско-правовой №6628-20 от 10.08.2020 на предоставление доступа к электронно-библиотечной системе IPRbooks с ООО Компания «Ай Пи Ар Медиа» http://www.iprbookshop.ru/	С 01.09.2020 по 31.08.2021

	Гражданско-правовой договор №6629-20 от 25.08.2020 на оказание услуг по предоставлению доступа к ЭБС с ООО «Издательство ЛАНЬ» http://e.lanbook.com	С 01.09.2020 по 31.08.2021
	Гражданско-правовой договор № 6630-20 от 25.08.2020 с ООО «КноРус медиа» на оказание услуг по предоставлению доступа к электронно-библиотечной системе BOOK.ru https://www.book.ru	С 01.09.2020 по 31.08.2021
	Гражданско-правовой договор №6632-20 от 25.08.2020 с ООО «Электронное издательство ЮРАЙТ» на оказание услуг по предоставлению доступа к ЭБС www.biblio-online.ru , www.urait.ru	С 01.09.2020 по 31.08.2021
	Договор №101НЭБ/6258/09/17/2019 о подключении к Национальной электронной библиотеке и предоставлении доступа к объектам Национальной электронной библиотеки	С 29.10.2019 по 28.10.2024

1. Учебно-образовательная физико-математическая библиотека [Электронный ресурс]. – Режим доступа: <http://eqworld.ipmnet.ru/ru/library/physics/elementary.htm> (дата обращения: 30.08.2020).

2. Энциклопедия физики и техники [Электронный ресурс]: - Режим доступа: <http://www.femto.com.ua/index1.html> (дата обращения: 30.08.2020).

3. Система поддержки дистанционного обучения Educon [Электронный ресурс]: - Режим доступа: <https://educon2.tyuiu.ru/login/index.php> (дата обращения: 30.08.2020).

9.3. Лицензионное и свободно распространяемое программное обеспечение, в т.ч. отечественного производства

1. Microsoft Windows (договор №6714-20 от 31.08.2020 до 31.08.2021).
2. Microsoft Office Professional Plus (договор №6714-20 от 31.08.2020 до 31.08.2021).
3. Adobe Acrobat Reader DC (свободно-распространяемое ПО).

Программы для ЭВМ (виртуальные лабораторные работы):

- Комплекс лабораторных работ по физике (Свидетельство о государственной регистрации программы для ЭВМ №2004610577);

10. Материально-техническое обеспечение дисциплины

Помещения для проведения всех видов работ, предусмотренных учебным планом, укомплектованы необходимым оборудованием и техническими средствами обучения.

№ п/п	Перечень оборудования, необходимого для освоения дисциплины	Перечень технических средств обучения, необходимых для освоения дисциплины (демонстрационное оборудование)
1	Система поддержки образовательного процесса EDUCON; Виртуальный лабораторный комплекс	Комплект мультимедийного оборудования: проектор, экран, компьютер, акустическая система.

11. Методические указания по организации СРС

11.1. Методические указания по подготовке к практическим занятиям, лабораторным занятиям

Практический курс дисциплины представлен аудиторными практическими и лабораторными занятиями.

11.1.1 Методические указания по подготовке к практическим занятиям

Практические занятия по решению задач существенно дополняют лекции по дисциплине. В процессе анализа и решения задач обучающиеся расширяют и углубляют знания, полученные из лекционного курса и учебников, учатся глубже понимать гидравлические и теплотехнические законов, разбираться в их особенностях и принципах работы гидроприводов, двигателей внутреннего сгорания и другого оборудования, применяемого в нефтегазовом хозяйстве. В процессе решения задач осваиваются методики термодинамических расчетов, вырабатываются навыки вычислений, работы со справочной литературой, таблицами. Решение задач не только способствует закреплению знаний и тренировке в применении изучаемых процессов, но и формирует особый стиль умственной деятельности, особый метод подхода к рассматриваемым ситуациям.

При подготовке к практическим занятиям, обучающимся необходимо повторить или изучить соответствующий теоретический материал по конспектам и/или рекомендуемым учебникам и пособиям. Выделить в рассматриваемом материале главные моменты, понять и запомнить соответствующие им закономерности и смысл входящих в них физических величин. Обучающиеся должны понимать, что умение решать задачи является показателем прочности и глубины усвоения теоретических знаний.

1. Техническая термодинамика

Задача 1. Считая теплоемкость идеального газа зависящей от температуры, определить: параметры газа в начальном и конечном состояниях, изменение внутренней энергии, теплоту, участвующую в процессе, и работу расширения. Исходные данные, необходимые для решения задачи, выбрать из табл.1., зависимость величины теплоемкости от температуры приведена в приложении 1.

Таблица 1

Последняя цифра шифра	Процесс	$t_1, ^\circ\text{C}$	$t_2, ^\circ\text{C}$	Предпоследняя цифра шифра	Газ	$P_1, \text{МПа}$	$m, \text{кг}$
0	Изохорный	2400	400	0	O_2	1	2
1	Изобарный	2200	300	1	N_2	4	5
2	Адиабатный	2000	300	2	H_2	2	10
3	Изохорный	1800	500	3	N_2	3	4
4	Изобарный	1600	400	4	CO	5	6
5	Адиабатный	1700	100	5	CO_2	6	8
6	Изохорный	1900	200	6	N_2	8	3
7	Изобарный	2100	500	7	H_2	10	12
8	Адиабатный	2300	300	8	O_2	12	7

9	Изобарный	1500	100	9	СО	7	9
---	-----------	------	-----	---	----	---	---

Задача 2. Для теоретического цикла ГТУ с подводом теплоты при постоянном давлении определить параметры рабочего тела (воздуха) в характерных точках цикла, подведенную и отведенную теплоту, работу и термический к.п.д. цикла, если начальное давление $p_1 = 0,1$ МПа, начальная температура $t_1 = 27,^\circ\text{C}$, степень повышения давления в компрессоре π , температура газа перед турбиной t_3 .

Таблица 2

Последняя цифра шифра	$\pi = \frac{P_2}{P_1}$	Предпоследняя цифра шифра	$t_1, ^\circ\text{C}$	G, кг/с	Последняя цифра шифра	$\pi = \frac{P_2}{P_1}$	Предпоследняя цифра шифра	$t_1, ^\circ\text{C}$	G, кг/с
0	6	0	700	35	5	7,5	5	725	60
1	6,5	1	725	25	6	7	6	750	70
2	7	2	750	30	7	6,5	7	775	80
3	7,5	3	775	40	8	6	8	800	90
4	8	4	700	50	9	7	9	825	100

Определить теоретическую мощность ГТУ при заданном расходе воздуха G. Дать схему и цикл установки в p_v - и Ts -диаграммах. Данные для решения задачи выбрать из табл. 2. Теплоемкость воздуха принять не зависящей от температуры.

Задача 3. Провести термодинамический расчет поршневого двигателя, работающего по циклу Дизеля, если начальный удельный объем газа v_1 ; степень сжатия $\varepsilon = \frac{v_1}{v_2}$; начальная температура сжатия t_1 ; количество тепла, подводимое в цикле q_1 . Определить параметры состояния в крайних точках цикла. Энтальпию (h), внутреннюю энергию (U) определить относительно состояния газа при $T_0 = 0$ К, энтропию (S) — относительно состояния при условиях $T_0 = 273$ К, $P = 0,1$ МПа. Построить цикл в p_v - и Ts -координатах. Для каждого процесса определить работу, количество подведенного и отведенного тепла, изменение внутренней энергии, энтальпию и энтропию. Определить работу цикла, термический к.п.д. цикла. Рабочее тело - воздух, масса 1 кг. $R = 0,287$ кДж/кг·К; $C_p = 1$ кДж/кг·К. Данные к задаче выбрать из табл. 3.

Таблица 3

Последняя цифра шифра	$\varepsilon = \frac{v_1}{v_2}$	Предпоследняя цифра шифра	Начальная температура сжатия, $t_1, ^\circ\text{C}$	$q_1, \text{кДж/кг}$
0	14	0	25	900
1	15	1	20	800
2	20	2	15	500
3	18	3	30	600
4	16	4	40	400
5	15	5	35	850
6	14	6	50	700
7	16	7	30	450
8	18	8	28	550

9	20	9	45	600
---	----	---	----	-----

Задача 4. Определить конечное состояние газа, расширяющегося политропно от начального состояния с параметрами P_1 , t_1 , изменение внутренней энергии, количество подведенной теплоты, полученную работу, если задан показатель политропы (n), конечное давление P_2 . Показать процесс в p - v - и T - s -координатах. Исходные данные, необходимые для решения задачи, выбрать из табл. 4.

Таблица 4

Последняя цифра шифра	P_1 , МПа	t_1 , °C	P_2 , МПа	n	Предпоследняя цифра шифра	Газ	m , кг
0	0,5	100	0,1	1,2	0	O ₂	1
1	1	70	0,5	1,5	1	N ₂	2
2	1,5	110	1,0	1,4	2	CO	3
3	2	120	1,5	1,1	3	N ₂	4
4	2,5	80	0,5	1,3	4	H ₂	5
5	3	90	1,2	1,2	5	O ₂	6
6	3,5	130	1,5	1,4	6	CO ₂	8
7	4	150	0,2	1,6	7	O ₂	2
8	5	200	2	1,2	8	CO	5
9	6	250	3,5	1,5	9	N ₂	3

2. Теория теплообмена

Задача 1. Плоская стальная стенка толщиной δ_1 ($\lambda_1 = 40$ Вт/м·К) с одной стороны омывается газами; при этом коэффициент теплоотдачи равен α_1 . С другой стороны стенка изолирована от окружающего воздуха плотно прилегающей к ней пластиной толщиной δ_2 ($\lambda_2 = 0,40$ Вт/м·К). Коэффициент теплоотдачи от пластины к воздуху равен α_2 . Определить тепловой поток q_1 Вт/м² и температуры t_1 , t_2 и t_3 поверхностей стенок, если температура продуктов сгорания t_r , а воздуха - t_b . Данные для решения задачи выбрать из табл. 5.

Таблица 5

Последняя цифра шифра	δ_1 , мм	α_1 , Вт/м ² ·К	t_r , °C	Предпоследняя цифра шифра	δ_2 , мм	α_2 , Вт/м ² ·К	t_b , °C
0	5	35	350	0	10	5	30
1	6	45	400	1	12	6	25
2	7	40	370	2	14	7	20
3	8	30	350	3	16	8	15
4	9	35	330	4	18	9	10
5	10	25	300	5	20	10	5
6	6	42	380	6	22	9	0
7	5	30	320	7	24	8	-5
8	3	34	400	8	26	6	-10
9	4	38	280	9	28	5	-20

Задача 2. Воздух течет внутри трубы, имея среднюю температуру t_b , давление $p_1 = 1$ МПа и скорость ω . Определить коэффициент теплоотдачи от трубы к воздуху (α_1), а также удельный тепловой поток, отнесенный к 1 м длины трубы, если внутренний диаметр трубы d_1 , толщина ее δ и теплопроводность $\lambda_1 = 20$ Вт/(м·К). Снаружи труба омывается горячими газами. Температура и коэффициент теплоотдачи горячих газов, омывающих трубу, соответственно равны t_r , α_2 . Данные, необходимые для решения задачи выбрать из табл. 6. Физические параметры сухого воздуха для определения α_1 взять из приложения 2.

Таблица 6

Последняя цифра шифра	$t_r, ^\circ\text{C}$	$\alpha_2, \text{Вт/м}^2\cdot\text{К}$	$\omega, \text{м/с}$	Предпоследняя цифра шифра	$t_b, ^\circ\text{C}$	d_1	δ
						мм	
0	500	20	10	0	150	70	3
1	550	20	9	1	200	80	5
2	600	40	6	2	130	60	4
3	650	50	8	3	100	40	3
4	700	40	10	4	150	20	2
5	750	60	12	5	200	50	3
6	800	50	14	6	250	80	5
7	780	40	16	7	200	60	4
8	740	30	18	8	150	40	3
9	520	20	20	9	100	20	2

Задача 3. Стальной трубопровод диаметром $d_1/d_2 = \frac{100\text{мм}}{110\text{мм}}$ с коэффициентом теплопроводности λ_1 покрыт изоляцией в 2 слоя одинаковой толщины $\delta_2 = \delta_3 = 50$ мм., причем первый слой имеет коэффициент теплопроводности λ_2 , второй λ_3 .

Таблица 7

Последняя цифра шифра	$\lambda_1, \text{Вт/м}\cdot\text{К}$	$\lambda_2, \text{Вт/м}\cdot\text{К}$	$\lambda_3, \text{Вт/м}\cdot\text{К}$	Предпоследняя цифра шифра	$t_1, ^\circ\text{C}$	$t_4, ^\circ\text{C}$
0	50	0,06	0,12	0	250	50
1	30	0,03	0,06	1	300	100
2	40	0,08	0,16	2	400	200
3	60	0,10	0,20	3	350	150
4	45	0,04	0,14	4	500	120
5	20	0,01	0,15	5	450	90
6	50	0,05	0,12	6	380	60
7	40	0,02	0,08	7	280	50
8	45	0,06	0,10	8	550	20
9	35	0,04	0,15	9	200	70

Определить потери теплоты через изоляцию с 1 м. трубы, если температура внутренней поверхности t_1 , а наружной поверхности изоляции t_4 . Определить температуру на границе соприкосновения слоев t_3 . Как изменится величина тепловых потерь с 1 м. трубопровода, если слой изоляции поменять местами, т.е. слой с большим коэффициентом λ наложить непосредственно на поверхность трубы? Данные выбрать из табл. 7.

Задача 4. Определить потери теплоты в единицу времени с 1 м. длины горизонтально расположенной цилиндрической трубы, охлаждаемой свободным потоком воздуха, если температура стенки трубы t_c , температура воздуха в помещении t_b , а диаметр трубы d . Степень черноты трубы $E_c = 0,9$. Данные, необходимые для решения задачи, выбрать из табл.8.

Таблица 8

Последняя цифра шифра	d, мм	Предпоследняя цифра шифра	t_c	t_b	Последняя цифра шифра	d, мм	Предпоследняя цифра шифра	t_c	t_b
			°C					°C	
0	220	0	150	15	5	270	5	100	20
1	230	1	140	20	6	300	6	190	15
2	210	2	130	25	7	320	7	180	10
3	240	3	120	35	8	340	8	170	5
4	250	4	110	25	9	360	9	160	0

Приложение 1

Средние изобарные теплоемкости

$t, ^\circ\text{C}$	I. Воздух	Кислород O_2	II. Азот N_2	Водород H_2	Водяной пар H_2O	Оксид углерода CO	Углекислый газ CO_2
0	29,073	29,274	29,115	28,617	33,499	29,123	35,860
100	29,153	29,538	29,144	29,935	33,741	29,178	38,112
200	29,299	29,931	29,228	29,073	34,188	29,303	40,059
300	29,521	30,400	29,383	29,123	34,575	29,517	41,755
400	29,789	30,878	29,601	29,186	35,090	29,789	43,250
500	30,095	31,334	29,864	29,249	35,630	30,099	44,573
600	30,405	31,761	30,149	29,316	36,195	30,426	45,758
700	30,723	32,150	30,451	29,408	36,789	30,752	46,813
800	31,028	32,502	30,748	29,517	37,392	31,070	47,763
900	31,321	32,825	31,037	29,647	38,008	31,376	48,617
1000	31,598	33,118	31,313	29,789	38,619	31,665	49,392
1200	32,109	33,633	31,828	30,107	39,825	32,192	50,740
1400	32,565	34,076	32,293	30,467	40,976	32,653	51,858
1600	32,967	34,474	32,699	30,832	42,056	33,051	52,800
1800	33,319	34,834	33,055	31,192	43,070	33,402	53,604
2000	33,641	35,169	33,373	31,548	43,995	33,708	54,290
2200	33,296	35,483	33,658	31,891	44,853	33,980	54,881
2400	34,185	35,785	33,909	32,222	45,645	34,223	55,391

Приложение 2

Физические параметры сухого воздуха при давлении 101,3 кПа

$t, ^\circ\text{C}$	$10^2 \cdot \lambda, \text{Вт}/(\text{м} \cdot \text{К})$	$10^6 \cdot \nu, \text{м}^2/\text{с}$	P_2
0	2,44	13,28	0,707
100	3,21	23,13	0,688
200	3,94	34,85	0,680
300	4,60	48,33	0,674
400	5,21	63,09	0,678
500	5,75	79,38	0,687
600	6,23	96,89	0,699
700	6,71	115,4	0,706
800	7,19	134,8	0,713

900	7,64	155,1	0,717
1000	8,08	177,1	0,719

11.1.2. Методические указания по подготовке к лабораторным занятиям

Лабораторная работа – это практическое занятие, которое проводится как индивидуально, так и с подгруппой обучающихся. Цель лабораторных занятий заключается в овладении системой средств и методов экспериментально-практического исследования, в развитии творческих исследовательских умений обучающихся, в расширении возможностей использования теоретических знаний для решения практических задач.

При проведении лабораторных работ закрепляются знания, полученные при изучении теоретического курса, путем ознакомления с устройством, работой отдельных тепловых устройств, приобретаются навыки самостоятельной научно-исследовательской работы студентов.

Перед выполнением работ необходимо проработать соответствующие разделы курса технической термодинамики и теплопередачи.

Порядок проведения лабораторных работ

1. Перед проведением лабораторных работ студенты обязаны ознакомиться с правилами по технике безопасности и строго их соблюдать.

2. Перед проведением лабораторной работы необходимо ознакомиться с ее содержанием и изучить теоретический материал данного раздела.

3. В черновую тетрадь заносятся: схема установки, таблица для записи наблюдений, расчетные уравнения.

4. Необходимые измерения производятся на установившемся тепловом режиме (т.е. когда температура тела не изменяется во времени) и записываются в соответствующие графы журнала наблюдений. При выполнении работ на ПЭВМ период ожидания установившегося режима – около 3 минут.

5. При обнаружении неисправности (сбой в программе ПЭВМ) немедленно сообщить об этом лаборанту или преподавателю.

6. После проведения измерений производится черновая обработка результатов опыта. Эти результаты представляются преподавателю на подпись.

7. Отчет о лабораторной работе составляется к следующему занятию.

8. В отчет по работе должны входить следующие данные:

а) таблицы опытных данных;

б) необходимые графики;

в) выводы по выполненной работе.

9. Студенты, не предоставившие отчет, к следующей лабораторной работе не допускаются.

Лабораторная работа № 1

ОПРЕДЕЛЕНИЕ СРЕДНЕЙ УДЕЛЬНОЙ МАССОВОЙ ИЗОБАРНОЙ ТЕПЛОЕМКОСТИ ВОЗДУХА

Цель работы: экспериментальное определение средней массовой теплоемкости воздуха при постоянном давлении.

Задача работы: сопоставить полученные результаты с данными таблиц теплоемкостей, а также со значениями, полученными на основании молекулярно-кинетической теории (МКТ).

КРАТКИЕ СВЕДЕНИЯ

Под **теплоемкостью** понимают такое количество теплоты, которое необходимо подвести или отвести от единицы количества вещества, чтобы при этом его температура изменилась на один градус.

Теплоемкость разделяют на:

$$\text{удельную (массовую) } c = \frac{Q}{m \cdot \Delta T}, \text{ Дж/(кг К);} \quad \text{мольную } C = \frac{Q}{\nu \Delta T}, \text{ Дж/(моль К).}$$

Связь между c и C устанавливает зависимость: $c = C / \mu$, где μ - молярная масса газа.

Теплоемкость является функцией процесса, зависящей от характера его протекания и может изменяться от $-\infty$ до $+\infty$. В частности, если процесс передачи тепла осуществляется при постоянном давлении ($p = \text{const}$), теплоемкость называется **изобарной** и обозначается c_p , а при осуществлении процесса при постоянном объеме ($V = \text{const}$) теплоемкость называется **изохорной** и обозначается c_v .

Связь между C_p и C_v для газов выражена через **уравнение Майера**: $C_p - C_v = R_\mu$.

Отношение этих теплоемкостей называется **показателем адиабаты**: $\gamma = \frac{C_p}{C_v}$.

Для определения теплоемкостей также можно записать: $C_p = \frac{\gamma}{\gamma - 1} R_\mu$, $C_v = \frac{R_\mu}{\gamma - 1}$.

Величина R называется **приведенной газовой постоянной** и равна $R = R_\mu / \mu$, где $R_\mu = 8,31$ Дж/(моль К) – универсальная газовая постоянная, μ - молярная масса газа.

В случае изотермического процесса $\Delta T = 0$ и $c = \infty$. В адиабатном процессе, когда отсутствует теплообмен $Q = 0$ и $c = 0$.

Согласно молекулярно-кинетической теории, теплоемкость идеального газа не зависит от температуры и определяется только числом атомов в молекуле:

$$C_v = \frac{i}{2} R_\mu, \quad C_p = \frac{i+2}{2} R_\mu, \quad \text{где } i - \text{число степеней свободы молекулы.}$$

В отличие от идеального, теплоемкость реального газа зависит от температуры. Поэтому при практических расчетах используют среднюю теплоемкость, определяемую для данного процесса в интервале температур от t_1 до t_2 . Очевидно, что чем меньше разность температур, тем больше приближение значения средней теплоемкости к истинной.

Значения теплоемкости для различных веществ приводятся в таблицах.

Средняя теплоемкость может быть определена по формуле:

$$c_{|_{t_1}^{t_2}} = \frac{c_{|_0^{t_2}} t_2 - c_{|_0^{t_1}} t_1}{t_2 - t_1},$$

где $c_{|_0^{t_2}}$ и $c_{|_0^{t_1}}$ - средние теплоемкости газа в диапазоне температур от 0 до t_2 и от 0 до t_1 соответственно.

Одной из задач лабораторной работы является сравнение полученного опытным путем значения теплоемкости воздуха c_p для различных интервалов температур со значениями теплоемкости, определенными по таблицам для этих же температурных диапазонов, или по МКТ.

ОБОРУДОВАНИЕ

Активные клавиши

Для работы в этой лабораторной работе применяются следующие клавиши:

W, S, A, D – для перемещения в пространстве; F2, E – аналоги средней клавиши манипулятора (при первом нажатии берется объект, при последующем – ставится);

Ctrl – присесть; Z – визуальное приближение; F10 – выход из программы.

Левая клавиша манипулятора (ЛКМ) – управление объектами (в режиме манипуляции).

Средняя клавиша манипулятора (СКМ) – взять (применить) объект (в режиме манипуляции). Также данная клавиша позволяет проводить ускоренную работу с некоторыми объектами (например, ускоренное закручивание (откручивание) рукоятки тормозного устройства).

Правая клавиша манипулятора (ПКМ) – переход в режим манипуляции (управление объектами), возврат в режим навигации (перемещения по сцене).

Примечание: При появившемся курсоре невозможно перевести взгляд вверх и стороны.



Рис. 1. Активные клавиши клавиатуры



Рис. 2. Функции манипулятора (мыши)

Описание экспериментальной установки

Определение теплоемкости воздуха производится методом проточного калориметрирования. Схема установки представлена на рис. 3. Калориметр состоит из металлического корпуса 3, выполненного в виде металлической трубы. Внутри него размещен нагревательный элемент 7. Снаружи в зоне нагрева корпус покрыт тепловой изоляцией 8 для уменьшения тепловых потерь. Нагревательный элемент подключен через лабораторный автотрансформатор (ЛАТР) 12, при помощи которого осуществляется регулирование тепловой мощности калориметра. Она определяется по показаниям вольтметра 10 и амперметра 11 (увеличенный вид этих приборов вызывается кликом). Включение ЛАТРа и нагревателя в сеть производится выключателем 14. Для индикации работы нагревателя предусмотрена сигнальная лампа 13.

Постоянный расход воздуха через калориметр создается вентилятором 1. Вентилятор приводится в действие электродвигателем 2, подключаемым к сети общим выключателем 15. Расход воздуха через калориметр определяется по показанию жидкостного манометра 5, который замеряет разность полного и статического давлений, приемниками которых являются свободные концы U-образной трубки манометра.

Для определения разности температур воздушного потока на входе и на выходе из калориметра установлены термопары 6, которые подключены к измерителю температуры 9. Включение всей лабораторной установки осуществляется общим выключателем 15.

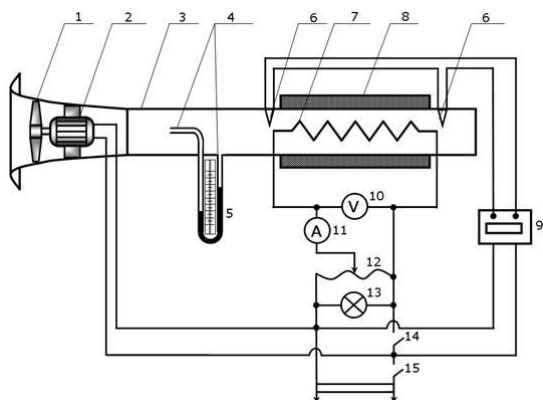


Рис. 2. Схема экспериментальной установки



Рис. 4. Экспериментальная установка в лаб. работе

1 - вентилятор; 2 - электродвигатель; 3 – металлический корпус; 4 - приемники давления; 5 - жидкостный манометр; 6 – медь-константановые термопары; 7 - электронагревательный элемент; 8 – тепловая изоляция; 9 - измеритель температуры; 10 - вольтметр; 11 - амперметр; 12 - лабораторный автотрансформатор; 13 - сигнальная лампа работы нагревателя; 14 – выключатель нагревателя; 15 – общий выключатель.

ПОРЯДОК ВЫПОЛНЕНИЯ РАБОТЫ

1. Проверьте, что все выключатели и рукоятка ЛАТРа находятся в выключенном состоянии, уровень воды в манометре - на "нуле". Запишите в таблицу 1 барометрическое давление $p_{бар}$ и температуру t_1 воздуха в помещении (настенный дисплей).

2. Включите установку в сеть общим выключателем 15, при этом начнет работать вентилятор. Включите в сеть измеритель температуры. Включите ЛАТР выключателем 14.

3. Переведите рукоятку ЛАТРа в режим 1 нагревательного элемента.

4. Примерно через 2 мин после начала действий, описанных в п. 3 и после установки стационарного режима работы калориметра зафиксируйте и запишите в таблицу 1 температуру t_2 воздуха на выходе калориметра.

5. Далее, при установившемся режиме, произведите замеры и запись показаний остальных приборов лабораторной установки: силы тока I , напряжения U , динамического давления $p_{дин}$ (по манометру).

6. Проведите расчет остальных параметров из таблицы 1. Ниже таблицы отразить подробный расчет этих параметров (только для режима 1).

7. Повторите изложенное в пп. 3-6 для следующих режимов работы нагревательного элемента. Результаты замеров и расчетов занесите в таблицу 1.

Обработка полученных данных

1. Определите тепловую мощность нагревательного элемента: $Q = IU$, где I – сила тока в цепи нагревателя, А, U – напряжение, В.

2. Вычислите повышение температуры $\Delta t = t_2 - t_1$ воздуха в калориметре, °С.

3. Из уравнения состояния идеального газа определите плотность (кг/м³) воздуха на входе в калори-

метр:

$$\rho = \frac{p_{бар} \mu}{R_{\mu} (t_g + 273)},$$

где $p_{бар}$, t_g - барометрическое давление и температура воздуха в лаборатории (1 мм. рт. ст. = 133,3 Па), $\mu = 0,0289$ кг/моль - молярная масса воздуха.

4. По показаниям жидкостного манометра ($p_{дин}$) определите среднюю скорость (м/с) воздуха в калори-
метре: $v_{cp} = \sqrt{\frac{2p_{дин}}{\rho}}$, где $p_{дин}$ - динамическое давление, Па (1 мм. вод. ст. = 9,8 Па). Динамическое дав-
ление определяют, как разность уровней воды в коленях жидкостного манометра (трубки Пито).

5. Определите массовый секундный расход (кг/с) воздуха через калориметр: $G = \rho v_{cp} \frac{\pi d^2}{4}$,

где $d = 0,05$ м - внутренний диаметр трубы калориметра.

6. Из условия теплового баланса (равенства мощности нагревателя и количества теплоты, воспринимаемой в секунду обтекающим его воздухом) определяется теплоемкость воздуха:

$$c_p = \frac{Q}{G \cdot \Delta t}, \text{ Дж/(кг К)}.$$

7. Вычислите среднюю изобарную теплоемкость воздуха для каждого режима по данным таблицы 1.

8. Определите экспериментальную погрешность измерений для каждого режима:

$$\sigma = \left| \frac{c_p - c_p^{таб}}{c_p^{таб}} \right| \cdot 100\% .$$

9. Рассчитайте значение теплоемкостей в соответствии с молекулярно-кинетической теорией для двухатомного.

10. Сделайте вывод о величине расхождения изобарной теплоемкости, определенной в опыте, вычисленной по табличным данным и определенной в соответствии с молекулярно-кинетической теорией.

ПРОТОКОЛ

экспериментальных и расчетных данных

Таблица 1

№ п/	Параметр	Обо- значе- ние	Режим нагревателя		
			1	2	3
1	Сила тока, А	I			
2	Напряжение, В	U			
3	Тепловая мощность нагревателя, Вт	Q			
4	Барометрическое давление, Па	$p_{бар}$			
5	Температура воздуха на входе, °С	t_1			
6	Температура воздуха на выходе, °С	t_2			
7	Разность температур, °С	Δt			

8	Плотность воздуха на входе, кг/м ³	ρ			
9	Динамический напор, Па	$p_{дин}$			
10	Массовый расход воздуха, кг/с	G			
11	Теплоемкость, определенная экспериментально, Дж/(кг К)	c_p			
12	Теплоемкость, определенная по таблице, Дж/(кг К)	$c_p^{таб}$			
13	Теплоемкость, определенная в соответствии с МКТ газа, Дж/(кг К)	$c_p^{теор}$			
14	Экспериментальная погрешность, %	σ			

Расчеты: (привести только для режима 1 нагревателя)

$$\text{Плотность воздуха на входе в калориметр: } \rho = \frac{p_{бар} \mu}{R_{\mu} (t_{в} + 273)} =$$

$$\text{Средняя скорость воздуха в калориметре: } v_{cp} = \sqrt{\frac{2p_{дин}}{\rho}} =$$

$$\text{Масс. расход воздуха через калориметр: } G = \rho v_{cp} \frac{\pi d^2}{4} =$$

$$\text{Удел. теплоемкость воздуха при пост. давлении: } c_p = \frac{Q}{G \cdot \Delta t} =$$

$$\text{Удел. теплоемкость воздуха, согласно МКТ: } c_p^{теор} = \frac{i + 2}{2} \frac{R_{\mu}}{\mu} =$$

$$\text{Эксперимент. погрешность измерений: } \sigma = \left| \frac{c_p - c_p^{таб}}{c_p^{таб}} \right| \cdot 100\% =$$

Таблица 2

Удельная теплоемкость сухого воздуха при постоянном давлении, Дж/(кг·К)

$t, ^\circ\text{C}$	10	20	30	40	50	60	70	80	90	100	120	140	160	180	200
c_p	1005	1005	1005	1005	1005	1005	1009	1009	1009	1009	1009	1013	1017	1022	1026

Лабораторная работа № 3

ОПРЕДЕЛЕНИЕ КОЭФФИЦИЕНТА ТЕПЛОПРОВОДНОСТИ ТВЕРДЫХ ТЕЛ МЕТОДОМ ТРУБЫ

Цель работы: изучение процесса теплопроводности.

Задачи работы: ознакомиться с одним из экспериментальных методов исследования теплопроводности, определить коэффициент теплопроводности двух исследуемых материалов и установить зависимость коэффициентов теплопроводности от температуры.

КРАТКИЕ СВЕДЕНИЯ

Теплопроводность представляет собой процесс распространения тепла путем непосредственного соприкосновения беспорядочно движущихся (колеблющихся) структурных частиц вещества – молекул, атомов, электронов. Это так называемый молекулярный способ переноса тепловой энергии, который может осуществляться в любых термически неравновесных (т.е. имеющих различные температуры) телах или системах тел.

В основу теории теплопроводности положен закон Фурье – тепловой поток прямо пропорционален температурному градиенту:

$$q = -\lambda \frac{dt}{dn} S, \quad (1)$$

где S – площадь поверхности, через которую проходит тепло, [м^2]; λ – коэффициент теплопроводности; $\frac{dt}{dn}$ – температурный градиент, [К/м], [$^{\circ}\text{С/м}$].

Коэффициент теплопроводности характеризует способность тел проводить тепло:

$$\lambda = |q| / \left| \frac{dt}{dn} S \right| \quad (2)$$

По своему физическому смыслу коэффициент теплопроводности представляет собой количество тепла, проходящего в единицу времени через единицу изотермической поверхности при температурном градиенте, равном единице, или другими словами, это тепловой поток в единицу времени через единицу изотермической поверхности при изменении температуры на единицу толщины стенки в один градус. Коэффициент теплопроводности зависит от природы тела, его пористости, влажности, давления, температуры и других параметров. Для всех материалов с изменением температуры λ изменяется по линейному закону во всем рассматриваемом интервале температур:

$$\lambda = \lambda_0 (1 \pm bt), \quad (3)$$

где λ_0 – коэффициент теплопроводности при 0°С ; b – постоянная, характеризующая приращение (уменьшение) λ материала при повышении его температуры на 1°С .

Численное значение коэффициента теплопроводности определяется опытным путем различными методами (шара, плиты и др). Для теплоизоляционных материалов ($\lambda \leq 0,3$ [$\text{Вт/м}\cdot\text{К}$]) наибольшее распространение получил метод трубы (цилиндра), сущность которого заключается в следующем.

При установившемся тепловом режиме количество тепла q , передаваемого в единицу времени от внутренней поверхности цилиндра к наружной на участке длиной L , определяется согласно закону Фурье для цилиндрической стенки:

$$q = 2\pi L(t_1 - t_2)\lambda / \ln \frac{d_2}{d_1}. \quad (4)$$

Установившийся (стационарный) режим предполагает неизменность температур t_1 и t_2 на внутренней и внешней поверхностях стенки диаметром, соответственно d_1 и d_2 (см. рис. 2), в различные моменты времени.

Таким образом, если коэффициент теплопроводности рассматривать как постоянную в диапазоне температур $t_1 - t_2$ величину, то измерив значения t_1 , t_2 , q , его можно вычислить из уравнения

$$\lambda = q \cdot \ln \frac{d_2}{d_1} / 2\pi L(t_1 - t_2). \quad (5)$$

ОПИСАНИЕ ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНОЙ УСТАНОВКИ

Экспериментальная установка, принципиальная схема которой изображена на рис. 1, предназначена для определения коэффициентов теплопроводности двух различных материалов.

Установка состоит из двух испытательных элементов, которые отличаются один от другого только материалом испытуемой изоляции, поэтому в дальнейшем будет описано устройство лишь одного элемента (рис 2).

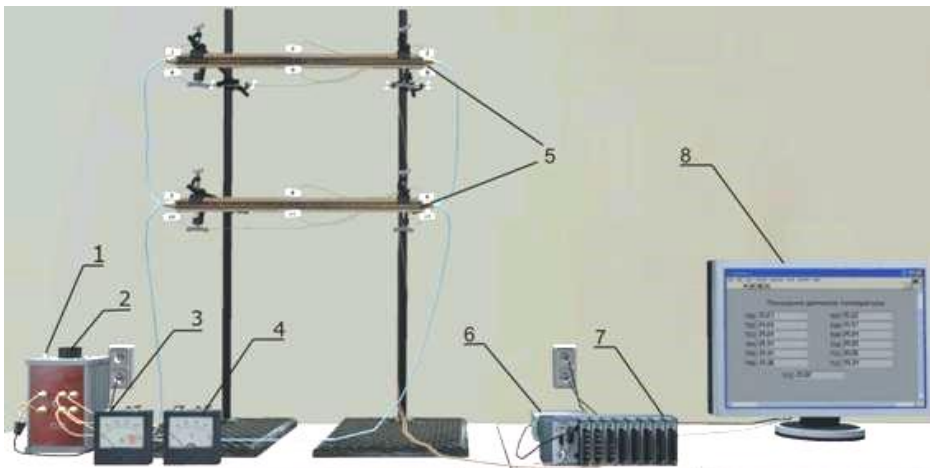


Рис. 1. Модель экспериментальной установки.

- 1 – тумблер включения/выключения реостата;
- 2 – реле-регулятор;
- 3 – амперметр;
- 4 – вольтметр;
- 5 – испытательные элементы установки с термопарами;
- 6 – блок питания;
- 7 – контроллер CompactRIO + модули МІО 9481;
- 8 – промышленный монитор

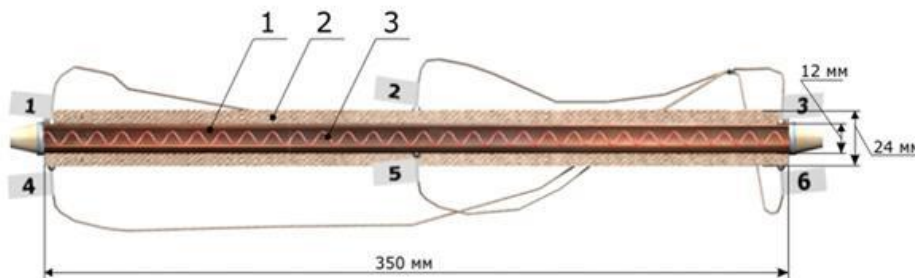


Рис. 2. Схема элемента установки

- 1 – медная труба;
- 2 – слой испытуемой изоляции;
- 3 – нагревательный элемент (спираль)

Элемент представляет собой медную трубу (1) наружным диаметром $d_1 = 12$ мм и длиной $L = 350$ мм, на которую нанесен слой испытуемой изоляции (2) диаметром $d_2 = 24$ мм. Внутри трубы помещена спираль (3), по которой пропускается электрический ток, служащий источником тепла. Все выделяющееся тепло q передается через цилиндрическую поверхность испытуемой изоляции. Величина q определяется по показаниям вольтметра и амперметра и для каждого из двух элементов равна:

$$q = IU/2, \quad (6)$$

где q – выделяющееся тепло, Вт; I – сила тока, А; U – напряжение, В.

ПОРЯДОК ВЫПОЛНЕНИЯ РАБОТЫ И ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

Измерение температуры исследуемых материалов производится при помощи 12 термопар. Горячие спаи термопар заложены на внутренней (№№ 1, 3, 5 в первом элементе и №№ 7, 9, 11 во втором элементе) и наружной (№№ 2, 4, 6 в первом элементе, и №№ 8, 10, 12 во втором элементе) поверхностях испытуемого материала. Значения температуры в указанных точках измерения отображаются на мониторе.

1. После включения установки при помощи реле-регулятора необходимо установить режим измерения согласно заданию преподавателя.

2. Убедившись, что режим работы установки стационарный (установившийся), проводится не менее 3-х замеров с интервалом 1-2 минуты.

3. Результаты замеров вносятся в протокол наблюдений (таблицы 1-3).

4. Последующие опыты проводятся аналогично первому при других температурных режимах. Для этого изменяют мощность тока. Замеры в очередном режиме начинают через 30-60 секунд, после смены предыдущего режима. Определение коэффициента теплопроводности производится по формуле (5). Для выяснения зависимости коэффициента теплопроводности от температуры изолятора необходимо построить два графика $\lambda_{cp} = f(t_{cp})$, где $t_{cp} = (t_1 + t_2) / 2$ – средняя температура изоляции элементов при разных режимах.

ПРОТОКОЛ экспериментальных и расчетных данных

Таблица 1

Режим 1	I , А	U , В	P , Вт	Среднее	Среднее зна-	Среднее зна-	Кэффиц-т
---------	---------	---------	----------	---------	--------------	--------------	----------

№ термопары		Элемент 1			значение показаний термопары	чение температуры на всей поверхности	чение температуры изоляции $t_{cp}, ^\circ C$	теплопроводности λ , Вт/(м·К)
		Замер 1	Замер 2	Замер 3				
Темп-ра на внутр. поверх., $t_1, ^\circ C$	1							
	3							
	5							
на внешн. поверх. $t_2, ^\circ C$	2							
	4							
	6							
№ термопары		Элемент 2						
		Замер 1	Замер 2	Замер 3				
Темп-ра на внутр. поверх. $t_1, ^\circ C$	7							
	9							
	11							
на внешн. поверх. $t_2, ^\circ C$	8							
	10							
	12							

Таблица 2

Режим 2		I, A	U, B	$P, Вт$	Среднее значение показаний термопары	Среднее значение температуры на всей поверхности	Среднее значение температуры изоляции $t_{cp}, ^\circ C$	Кoeffиц-т теплопроводности λ , Вт/(м·К)
№ термопары		Элемент 1						
		Замер 1	Замер 2	Замер 3				
Темп-ра на внутр. поверх., $t_1, ^\circ C$	1							
	3							
	5							
на внешн. поверх. $t_2, ^\circ C$	2							
	4							
	6							
№ термопары		Элемент 2						
		Замер 1	Замер 2	Замер 3				
Темп-ра на внутр. поверх. $t_1, ^\circ C$	7							
	9							
	11							
на внешн. поверх.	8							
	10							

$t_2, ^\circ\text{C}$	12							
-----------------------	----	--	--	--	--	--	--	--

Таблица 3

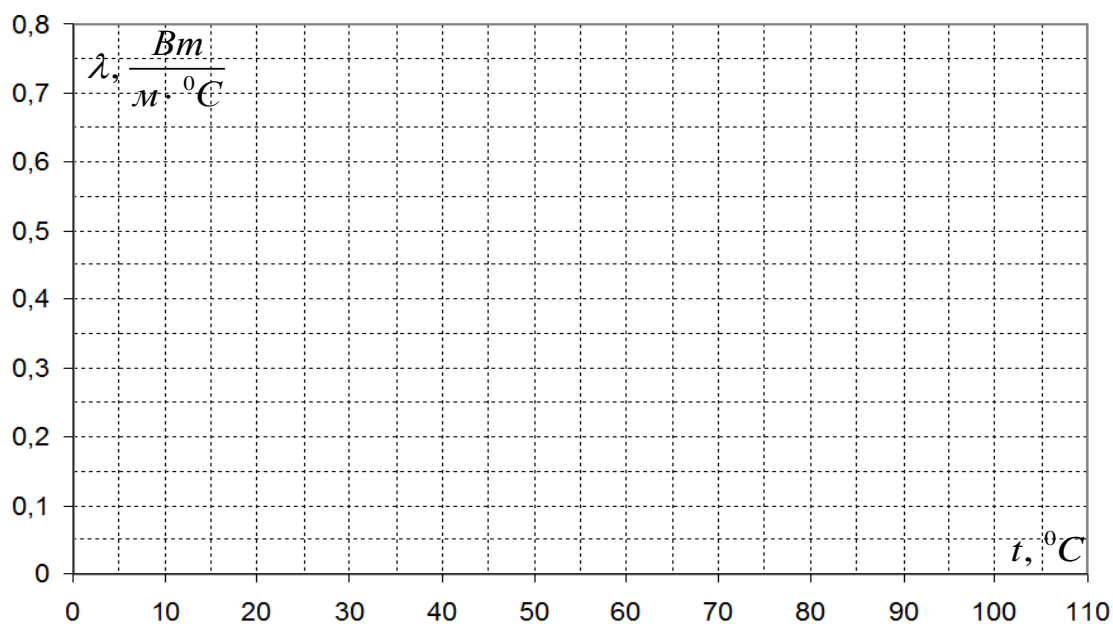
Режим 3		I, A	$U, \text{В}$	$P, \text{Вт}$	Среднее значение показаний термопары	Среднее значение температуры на всей поверхности	Среднее значение температуры изоляции $t_{\text{ср}}, ^\circ\text{C}$	Коэффициент теплопроводности $\lambda, \text{Вт}/(\text{м}\cdot\text{К})$
		Элемент 1						
№ термопары		Элемент 1						
		Замер 1	Замер 2	Замер 3				
Темп-ра на внутр. поверх., $t_1, ^\circ\text{C}$	1							
	3							
	5							
на внешн. поверх. $t_2, ^\circ\text{C}$	2							
	4							
	6							
№ термопары		Элемент 2						
		Замер 1	Замер 2	Замер 3				
Темп-ра на внутр. поверх. $t_1, ^\circ\text{C}$	7							
	9							
	11							
на внешн. поверх. $t_2, ^\circ\text{C}$	8							
	10							
	12							

Расчеты (для одного произвольного случая)

Коэффициент теплопроводности

$$\lambda = \frac{q \cdot \ln d_2/d_1}{2\pi L(t_1 - t_2)} =$$

График зависимости коэффициента теплопроводности от средн. температуры изоляции



Лабораторная работа № 4

ОПРЕДЕЛЕНИЕ КОЭФФИЦИЕНТА ТЕПЛОТДАЧИ ОТ ГОРИЗОНТАЛЬНЫХ ТРУБ РАЗЛИЧНЫХ ДИАМЕТРОВ, ИЗГОТОВЛЕННЫХ ИЗ ОДИНАКОВЫХ МАТЕРИАЛОВ

Цель работы: изучение процесса конвективного теплообмена.

Задачи работы: ознакомиться с одним из экспериментальных методов исследования конвективного теплообмена; определить коэффициенты теплоотдачи от двух горизонтальных труб различного диаметра, выполненных из одинакового материала; установить зависимость коэффициента теплоотдачи от температуры и площади её поверхности (поверхности теплоотдачи).

КРАТКИЕ СВЕДЕНИЯ

Конвективный теплообмен (теплоотдача) представляет собой процесс передачи тепла от твердой поверхности к газу или жидкости, или, наоборот, от жидкости или газа к поверхности.

Механизм теплоотдачи включает в себя теплопроводность внутри тонкого неподвижного слоя газа или жидкости у поверхности (пограничный слой) и конвекцию, т.е. способ передачи тепла, связанный с перемещением макрообъемов газа или жидкости.

Конвекция может быть свободной или вынужденной. При вынужденной конвекции перемещение различно нагретых объемов жидкости происходит под действием какого-либо постороннего источника движения (насоса, вентилятора, компрессора и т.д.)

Свободная конвекция возникает при соблюдении двух условий:

1. Наличие разности температур, и, следовательно, разности плотностей в объеме теплоносителя. В исследуемом случае разность температур создается между поверхностью трубы и окружающей средой.

2. Наличие поля тяготения, т.к. возникающая выталкивающая сила, действующая на более теплые, следовательно, легкие слои вещества, направлена против сил тяготения (тяжести).

Одной из важнейших задач расчета конвективного теплообмена является определение количества тепла, отдаваемого или принимаемого той или иной поверхностью теплообмена.

Это количество тепла определяется по **закону Ньютона-Рихмана**:

$$q_K = \alpha(t_w - t_c)S. \quad (1)$$

Здесь α – основная характеристика конвективного теплообмена, как при свободной, так и при вынужденной конвекции. Этот коэффициент носит название коэффициента теплоотдачи и представляет собой количество тепла, отдаваемое или принимаемое единицей поверхности в единицу времени при разности температур между поверхностью и теплоносителем в один градус. Определение величины α представляет значительные трудности, т.к. α зависит от многих факторов, например, геометрии поверхности, свойств теплоносителя, температуры и т.д.

Величина α определяется обычно из критериальных уравнений, полученных на основании теорий подобия и размерностей. Например, теплоотдача в условиях **вынужденной конвекции** описывается уравнением

$$Nu = C Re^n Pr^m, \quad (2)$$

а в условиях **свободной конвекции** $Nu = C Gr^n Pr^m$,

(3)

в частности для **газов**

$$Nu = C (Gr Pr)^n.$$

(4)

В уравнениях (2) – (4) Nu – критерий Нуссельта, который служит для определения коэффициента теплоотдачи α :

$$\alpha = Nu \cdot \lambda / l. \quad (5)$$

Понятие о критериях подобия, входящих в уравнение (2) – (4) вводится при помощи специальной теории, называемой теорией подобия. Их физический смысл объяснен в таблице ниже.

Наименование критерия	Формула	Что характеризует
Критерий Нуссельта	$Nu = \alpha \cdot l / \lambda$	интенсивность теплообмена на границе «стенка-жидкость»
Критерий Рейнольдса	$Re = w \cdot l / \nu$	соотношение сил инерции и сил вязкости в потоке жидкости
Критерий Грасгофа	$Gr = gl^3 \beta \Delta t / \nu^2$	соотношение подъемных сил и вязкости
Критерий Прандтля	$Pr = \nu / a$	физические свойства жидкости

В критериях Нуссельта, Грасгофа, Рейнольдса содержится величина, называемая определяющим линейным размером l . Выбор этого размера для каждого конкретного случая производится так, чтобы был учтен тот путь, который проходит нагреваемый (охлаждаемый) теплоноситель около поверхности. Например, воздух вдоль вертикальной трубы проходит путь, равный длине трубы, а горизонтальную трубу воздух обтекает по диаметру. Значит, в первом случае $l = L$ трубы, а во втором $l = d$.

В упомянутые критерии подобия входят также свойства теплоносителя: λ – коэффициент теплопроводности, ν – коэффициент кинематической вязкости и β – коэффициент объемного расширения. Эти параметры, а также критерий Pr , выбираются из таблицы 1.

Таблица 1.

t, °C	0	10	20	30	40	50	60	70	80	90	100	120
λ , Вт/м·°C	0,0244	0,0251	0,0259	0,0267	0,0276	0,0283	0,0290	0,0296	0,0305	0,0313	0,321	0,334
ν , 10 ⁻⁶ м ² /с	13,28	14,16	15,06	16,00	16,96	17,25	18,97	20,02	21,09	22,10	23,13	24,65
Pr	0,707	0,705	0,703	0,701	0,699	0,698	0,696	0,694	0,692	0,690	0,688	0,686

Коэффициент объемного расширения для воздуха может также определяться из выражения

верх. изоляция $t_w, ^\circ\text{C}$	1				6			
	2				7			
	3				8			
	4				9			
	5				10			
	Сред. знач.				Сред. знач.			
Температура воздуха $t_c, ^\circ\text{C}$								

Таблица 3

Режим 2		I, А				U, В			
		Элемент 1			Элемент 2				
Темп-ра по-верх. изоляция $t_w, ^\circ\text{C}$	Термо-датчик	Замер 1	Замер 2	Замер 3	Термо-датчик	Замер 1	Замер 2	Замер 3	
	1				6				
	2				7				
	3				8				
	4				9				
	5				10				
	Сред. знач.				Сред. знач.				
Температура воздуха $t_c, ^\circ\text{C}$									

Таблица 4

Режим 3		I, А				U, В			
		Элемент 1			Элемент 2				
Темп-ра по-верх. изоляция $t_w, ^\circ\text{C}$	Термо-датчик	Замер 1	Замер 2	Замер 3	Термо-датчик	Замер 1	Замер 2	Замер 3	
	1				6				
	2				7				
	3				8				
	4				9				
	5				10				
	Сред. знач.				Сред. знач.				
Температура воздуха $t_c, ^\circ\text{C}$									

Таблица 4

Наименование величин	Режим 1		Режим 2		Режим 3	
	Элемент 1	Элемент 2	Элемент 1	Элемент 2	Элемент 1	Элемент 2
Сред. температура поверхности трубы t_w , °С						
Температура окружающей среды t_c , °С						
Тепловой поток через поверхность трубы q , Вт						
Площадь поверхности трубы S , м ² ($S = \pi d \cdot l$)						
Величина лучист. тепл. потока $q_{и}$, Вт (форм. 11)						
Конвект. составл. тепл. потока $q_{к}$, Вт (форм. 10)						
Коэф. теплоотдачи (эксп.) $\alpha_э$, Вт/м ² ·К (форм. 9)						
Коэф-т теплопроводности λ , Вт/(м·К) (табл. 1)						
Критерий Нуссельта Nu (формула критерия)						
Коэф-т кинематической вязкости ν , м ² /с (табл. 1)						
Критерий Прандтля Pr (табл. 1)						
Коэф-т объем. расширения β , 1/К (форм. 6)						
Критерий Грасгофа Gr (формула критерия)						
Произведение Gr·Pr						
Расчетный критерий Нуссельта (форм. 4)						
а) показатель n (форм. 7)						
б) постоянная C (форм. 7)						
Коэф. теплоотдачи (расчет.) α_p , Вт/м ² ·К (форм. 5)						

Для выяснения зависимости коэффициента теплоотдачи от температуры необходимо построить график $\alpha_э = f(t_{cp})$ для каждого исследуемого элемента, где $t_{cp} = (t_w + t_c)/2$ – средняя температура пограничного слоя. Выполнить самостоятельно на отдельном листе, приложить к работе!

11.2. Методические указания по организации самостоятельной работы

Самостоятельная работа определяется как индивидуальная или коллективная учебная деятельность, осуществляемая без непосредственного руководства педагога, но по его заданиям и под его контролем.

В учебном процессе выделяют два вида самостоятельной работы: аудиторная и внеаудиторная. Аудиторная самостоятельная работа по дисциплине выполняется на учеб-

ных занятиях под непосредственным руководством преподавателя и по его заданию. Внеаудиторная самостоятельная работа выполняется обучающимся по заданию преподавателя, но без его непосредственного участия.

Самостоятельная работа обучающихся является одной из основных форм внеаудиторной работы при реализации учебных планов и программ.

Основные задачи, решаемые при организации самостоятельной работы:

- систематизация и закрепление полученных теоретических знаний и практических умений обучающихся;
- углубление и расширение теоретических знаний;
- формирование умений использовать справочную и специальную литературу;
- развитие познавательных способностей и активности обучающихся: творческой инициативы, самостоятельности, ответственности и организованности;
- формирование самостоятельности мышления, способностей к саморазвитию, самосовершенствованию и самореализации.

По дисциплине «Термодинамика и теплопередача» практикуются следующие виды и формы самостоятельной работы студентов:

- изучение избранных вопросов теоретического материала по рекомендованным источникам учебной литературы;
- повторение и переработка теоретического материала по учебникам и учебным пособиям, конспектам лекций;
- подготовка и выполнение лабораторных и практических работ;
- выполнение индивидуальные задания (решение задач, подготовка сообщений, докладов, исследовательские работы и др.);
- тестирование по материалам, разработанным преподавателем;
- подготовка к зачету и/или контрольному тестированию.

Самостоятельная работа может проходить в лекционном кабинете или компьютерном классе, во время внеклассных мероприятий, дома.

Целью самостоятельной работы обучающихся является овладение фундаментальными знаниями, профессиональными умениями и навыками деятельности по профилю, опытом творческой, исследовательской деятельности.

Самостоятельная работа обучающихся способствует развитию самостоятельности, ответственности и организованности, творческого подхода к решению проблем учебного и профессионального уровня.

Содержание внеаудиторной самостоятельной определяется в соответствии с рекомендуемыми видами заданий согласно рабочей программе учебной дисциплины.

Вопросы для промежуточного контроля знаний студентов

Техническая термодинамика

1. Основные законы идеальных газов (перечислить и дать формулировки).
2. Условие протекания процесса и связь между термодинамическими параметрами (в математической форме).
3. Уравнение Менделеева-Клапейрона. Физический смысл удельной R и универсальной R_μ газовых постоянных.
4. Понятие теплоемкости, виды теплоемкостей.
5. Внутренняя энергия, работа расширения газа, количество теплоты.
6. Первый закон термодинамики.
7. Основные термодинамические процессы в идеальных газах.
8. Условие протекания процесса и связь между параметрами.

9. Определение количества теплоты в каждом из процессов.
10. Определение работы в каждом из процессов.
11. Определение изменения внутренней энергии в каждом из процессов.
12. Второй закон термодинамики (формулировки и их смысл).
13. Цикл Карно. Термический КПД.
14. Цикл холодильной установки. Холодильный коэффициент.
15. Циклы двигателей внутреннего сгорания и их анализ (с изохорным, изобарным и смешанным подводом теплоты)
16. Понятие о циклах газотурбинных установок.
17. Процесс парообразования и состояние водяного пара.
18. Параметры, характеризующие состояние водяного пара.
19. Термодинамические процессы водяного пара.
20. $h-s$ диаграмма водяного пара.
21. Определение начальных и конечных параметров водяного пара с помощью $h-s$ диаграммы.
22. Параметры влажного воздуха.
23. Парциальное давление водяного пара. Давление насыщения.
24. Температура точки росы.
25. Абсолютная и относительная влажность воздуха. Влагосодержание воздуха.
26. Диаграмма $h-d$ влажного воздуха.
27. Процессы нагревания, увлажнения, охлаждения и осушения на диаграмме $h-d$ атмосферного воздуха.

Теплопередача

28. Физическая сущность процесса передачи теплоты теплопроводностью.
29. Температурное поле (стационарное и нестационарное).
30. Изотермическая поверхность. Понятие градиента температуры.
31. Теплопроводность материала. Плотность теплового потока. Тепловой поток.
32. Определение количества теплоты, прошедшей через однослойную стенку. Термическое сопротивление однослойной стенки. Коэффициент теплопередачи теплопроводностью через однослойную стенку.
33. Определение количества теплоты, прошедшей через многослойную стенку. Термическое сопротивление многослойной стенки. Коэффициент теплопередачи теплопроводностью через многослойную стенку.
34. Физическая сущность передачи теплоты конвективным способом. Физический смысл коэффициента теплоотдачи.
35. Определение количества теплоты, переданной конвективным способом. Термическое сопротивление конвективному теплообмену. Коэффициент теплопередачи конвективным теплообменом.
36. Теория подобия в тепловых процессах.
37. Механизм передачи теплоты излучением.
38. Основные законы лучистого теплообмена.
39. Определение количества энергии, излучаемой поверхностью тела.
40. Виды теплообменных аппаратов.
41. Схемы движения теплоносителей в рекуперативных теплообменных аппаратах.
42. Тепловой расчет рекуперативных теплообменников.

Планируемые результаты обучения для формирования компетенции и критерии их оценивания

Дисциплина/модуль Термодинамика и теплопередача

Код, направление подготовки/специальность 21.03.21 Нефтегазовое дело

Направленность/профиль:

1. Эксплуатация и обслуживание объектов добычи нефти
2. Бурение нефтяных и газовых скважин
3. Строительство и обслуживание систем транспорта, хранения и сбыта углеводородов

Код компетенц.	Код и наимен. рез-та обучения по дисц-не	Критерии оценивания результатов обучения			
		1-2	3	4	5
УК-1	Знать (З1.5.1): способы анализа и системного подхода при решении поставленных задач	Не знает способы анализа и системного подхода при решении поставленных задач	Имеет частичные представления о способах анализа и системного подхода при решении поставленных задач	Обнаруживает достаточное знание различных способов анализа и системного подхода при решении поставленных задач	Знает хорошо, не допуская ошибок, различные способы анализа и системного подхода при решении поставленных задач
	Уметь (У1.5.1): анализировать задачу, выделяя ее базовые составляющие, и выявлять взаимосвязь между изучаемыми явлениями	Не умеет анализировать задачу, выделять ее базовые составляющие, и выявлять взаимосвязь между изучаемыми явлениями	Умеет частично, допуская ряд ошибок, анализировать задачу, выделять ее базовые составляющие, и выявлять взаимосвязь между изучаемыми явлениями	Умеет анализировать задачу, выделять ее базовые составляющие, и выявлять взаимосвязь между изучаемыми явлениями, но допускает ряд незначительных ошибок,	Умеет без ошибок анализировать задачу, выделять ее базовые составляющие, и выявлять взаимосвязь между изучаемыми явлениями
	Владеть (В1.5.1) методами поиска, сбора и обработки, критического анализа и синтеза информации, методикой системного подхода для решения поставленных задач	Не владеет ни одним из способов решения поставленных задач	Частично владеет простейшими методами поиска, сбора и обработки, критического анализа и синтеза информации; владеет одним из способов решения поставленных задач, но допускает ряд ошибок	Хорошо владеет методами поиска, сбора и обработки, критического анализа и синтеза информации, несколькими способами решения поставленных задач, допуская незначительные ошибки	Хорошо владеет различными методами поиска, сбора и обработки, критического анализа и синтеза информации и разными способами решения поставленных задач

ОПК-4

<p>Знать (З4.3.1): основные методы измерений и испытаний для решения практических задач</p>	<p>Не знает приборы для проведения эксперимента при выполнении лаб. работ; порядок выполнения экспериментальных исследований; методы, используемые для проведения эксперимента. Или вообще отказывается от ответа.</p>	<p>Имеет частичные представления о приборах для проведения эксперимента при выполнении лаб. работ; порядке выполнения экспериментальных исследований; методах, используемых для проведения эксперимента</p>	<p>Знает хорошо приборы для проведения эксперимента при выполнении лаб. работ; порядок выполнения экспериментальных исследований; методы, используемые для проведения эксперимента. При ответе допускает отдельные неточности</p>	<p>Знает в совершенстве приборы для проведения эксперимента при выполнении лаб. работ; порядок выполнения экспериментальных исследований; методы, используемые для проведения эксперимента</p>
<p>Уметь (У4.3.1): Уметь выбирать технологии проведения типовых экспериментов на стандартном оборудовании в лаборатории и на производстве</p>	<p>Не умеет правильно характеризовать приборы, снимать результаты измерений, обрабатывать, анализировать, представлять и оформлять результаты экспериментальных исследований</p>	<p>Умеет частично, допуская ряд ошибок, характеризовать приборы, снимать результаты измерений, обрабатывать, анализировать, представлять и оформлять результаты экспериментальных исследований</p>	<p>Умеет, но допускает ряд незначительных ошибок при оценке характеристики приборов, снятии результатов измерений, при обработке, анализе, представлении и оформлении результатов экспериментальных исследований</p>	<p>Умеет правильно характеризовать приборы, снимать результаты измерений, обрабатывать, анализировать, представлять и оформлять результаты экспериментальных исследований</p>
<p>Владеть (В4.3.1): навыками проведения экспериментальных исследований на стандартном оборудовании в лаборатории и на производстве и способами обработки и представления результатов исследования</p>	<p>Не владеет навыками работы с измерительными приборами и проведения измерений; способами обработки, оформления и анализа результатов исследования</p>	<p>Частично владеет, допуская ряд ошибок, навыками работы с измерительными приборами и проведения измерений; способами обработки, оформления и анализа результатов исследования</p>	<p>Хорошо владеет, допуская незначительные ошибки, навыками работы с измерительными приборами и проведения измерений; способами обработки, оформления и анализа результатов исследования</p>	<p>В совершенстве владеет навыками работы с измерительными приборами и проведения измерений; способами обработки, оформления и анализа результатов исследования</p>

ОПК -5	Знать (З5.4.1): основные продукты программного обеспечения для разработки и оформления технической документации	Не знает основные продукты программного обеспечения для разработки и оформления технической документации. Или вообще отказывается от ответа.	Имеет частичные представления о основных продукты программного обеспечения для разработки и оформления технической документации	Знает хорошо основные продукты программного обеспечения для разработки и оформления технической документации. При ответе допускает отдельные неточности	Знает в совершенстве основные продукты программного обеспечения для разработки и оформления технической документации
	Уметь (У5.4.1): использовать компьютер для решения несложных инженерных расчетов, применять по назначению пакеты компьютерных программ, и пользоваться основные технологии поиска, разведки и организации нефтегазового производства в России и за рубежом, стандарты и ТУ, источники получения информации, массмедийные и мультимедийные технологии	Не умеет правильно использовать компьютер для решения несложных инженерных расчетов, применять по назначению пакеты компьютерных программ, и пользоваться основные технологии поиска, разведки и организации нефтегазового производства в России и за рубежом, стандарты и ТУ, источники получения информации, массмедийные и мультимедийные технологии	Умеет частично, допуская ряд ошибок, использовать компьютер для решения несложных инженерных расчетов, применять по назначению пакеты компьютерных программ, и пользоваться основные технологии поиска, разведки и организации нефтегазового производства в России и за рубежом, стандарты и ТУ, источники получения информации, массмедийные и мультимедийные технологии	Умеет использовать компьютер для решения несложных инженерных расчетов, применять по назначению пакеты компьютерных программ, и пользоваться основные технологии поиска, разведки и организации нефтегазового производства в России и за рубежом, стандарты и ТУ, источники получения информации, массмедийные и мультимедийные технологии, но допускает ряд незначительных ошибок	Умеет правильно использовать компьютер для решения несложных инженерных расчетов, применять по назначению пакеты компьютерных программ, и пользоваться основные технологии поиска, разведки и организации нефтегазового производства в России и за рубежом, стандарты и ТУ, источники получения информации, массмедийные и мультимедийные технологии

	<p>Владеть (В5.4.1): методами оценки риска и управления качеством исполнения технологических операций, также методами сбора, обработки и интерпретации полученной информации, используя современные информационные технологии и прикладные аппаратно-программные средства, методами защиты, хранения и подачи информации</p>	<p>Не владеет методами оценки риска и управления качеством исполнения технологических операций, также методами сбора, обработки и интерпретации полученной информации, используя современные информационные технологии и прикладные аппаратно-программные средства, методами защиты, хранения и подачи информации</p>	<p>Частично владеет, допуская ряд ошибок, методами оценки риска и управления качеством исполнения технологических операций, также методами сбора, обработки и интерпретации полученной информации, используя современные информационные технологии и прикладные аппаратно-программные средства, методами защиты, хранения и подачи информации</p>	<p>Хорошо владеет, допуская незначительные ошибки, методами оценки риска и управления качеством исполнения технологических операций, также методами сбора, обработки и интерпретации полученной информации, используя современные информационные технологии и прикладные аппаратно-программные средства, методами защиты, хранения и подачи информации</p>	<p>В совершенстве владеет методами оценки риска и управления качеством исполнения технологических операций, также методами сбора, обработки и интерпретации полученной информации, используя современные информационные технологии и прикладные аппаратно-программные средства, методами защиты, хранения и подачи информации</p>
ОПК -6	<p>Знать (З6.2.1): основные методики решения задачи профессиональной деятельности</p>	<p>Не знает основные методики решения задачи профессиональной деятельности</p>	<p>Имеет частичные представления об основных методиках решения задачи профессиональной деятельности</p>	<p>Обнаруживает достаточное знание об основных методиках решения задачи профессиональной деятельности</p>	<p>Знает хорошо, не допуская ошибок, основные методики решения задачи профессиональной деятельности</p>
	<p>Уметь (У6.2.1): применять методики решения задачи профессиональной деятельности</p>	<p>Не умеет применять методики решения задачи профессиональной деятельности</p>	<p>Умеет частично, допуская ряд ошибок, применять методики решения задачи профессиональной деятельности</p>	<p>Умеет применять методики решения задачи профессиональной деятельности, но допускает ряд незначительных ошибок</p>	<p>Умеет без ошибок применять методики решения задачи профессиональной деятельности</p>
	<p>Владеть (В6.2.1): практическими навыками и средствами поиска методов решения задачи профессиональной деятельности</p>	<p>Не владеет ни практическим навыком поиска методов решения задачи профессиональной деятельности</p>	<p>Частично владеет простейшими практическими навыками и средствами поиска методов решения задачи профессиональной деятельности</p>	<p>Хорошо владеет практическими навыками и средствами поиска методов решения задачи профессиональной деятельности, допуская незначительные ошибки</p>	<p>Хорошо владеет различными практическими навыками и средствами поиска методов решения задачи профессиональной деятельности</p>

	<p>Знать (З6.7.1): принципы информационно-коммуникационных технологий и основные требования информационной безопасности;</p>	<p>Не знает принципы информационно-коммуникационных технологий и основные требования информационной безопасности;</p>	<p>Демонстрирует отдельные знания по принципам информационно-коммуникационных технологий и основные требования информационной безопасности;</p>	<p>Демонстрирует достаточные знания по принципам информационно-коммуникационных технологий и основные требования информационной безопасности;</p>	<p>Демонстрирует исчерпывающие знания по принципам информационно-коммуникационных технологий и основные требования информационной безопасности;</p>
	<p>Уметь (У6.7.1): решать стандартные задачи профессиональной деятельности на основе информационной и библиографической культуры с применением современных технологий и требований информационной безопасности;</p>	<p>Не умеет решать стандартные задачи профессиональной деятельности на основе информационной и библиографической культуры с применением современных технологий и требований информационной безопасности;</p>	<p>Умеет решать стандартные задачи профессиональной деятельности на основе информационной и библиографической культуры с применением современных технологий и требований информационной безопасности, допуская значительные неточности и погрешности</p>	<p>Умеет решать стандартные задачи профессиональной деятельности на основе информационной и библиографической культуры с применением современных технологий и требований информационной безопасности, допуская незначительные неточности</p>	<p>В совершенстве умеет решать стандартные задачи профессиональной деятельности на основе информационной и библиографической культуры с применением современных технологий и требований информационной безопасности;</p>
	<p>Владеть (В6.7.1): навыками решения стандартных задач профессиональной деятельности на основе современных информационных технологий и с учетом требований информационной безопасности</p>	<p>Не владеет навыками решения стандартных задач профессиональной деятельности на основе современных информационных технологий и с учетом требований информационной безопасности</p>	<p>Владеет навыками решения стандартных задач профессиональной деятельности на основе современных информационных технологий и с учетом требований информационной безопасности, допуская ряд ошибок</p>	<p>Хорошо владеет навыками решения стандартных задач профессиональной деятельности на основе современных информационных технологий и с учетом требований информационной безопасности, допуская незначительные ошибки</p>	<p>В совершенстве владеет навыками решения стандартных задач профессиональной деятельности на основе современных информационных технологий и с учетом требований информационной безопасности</p>

КАРТА

обеспеченности дисциплины учебной и учебно-методической литературой

Дисциплина/модуль Термодинамика и теплопередачаКод, направление подготовки/специальность 21.03.21 Нефтегазовое дело

Направленность/профиль:

1. Эксплуатация и обслуживание объектов добычи нефти

№ п/п	Название учебного, учебно-методического издания, автор, издательство, вид издания, год издания	Количество экземпляров в БИК	Контингент обуч-ся, использов-х указ. лит-ру	Обеспеченность обучающихся лит-рой, %	Наличие электронн. варианта в ЭБС (+/-)
1	Новиков, И. И. Термодинамика : учебное пособие / И. И. Новиков. – 2-е изд., испр. – Санкт-Петербург : Лань, 2009. – 592 с. – Текст : электронный	электрон. вариант	150	100	https://e.lanbook.com
2	Ерофеев, В. Л. Теплотехника в 2 т. Том 1. Термодинамика и теория теплообмена : учебник для вузов / В. Л. Ерофеев, А. С. Пряхин, П. Д. Семенов ; под редакцией В. Л. Ерофеева, А. С. Пряхина. — Москва : Издательство Юрайт, 2020. — 308 с. — Текст : электронный	электрон. вариант	150	100	https://www.biblio-online.ru/bcode/448239
3	Савельев, И.В. Курс общей физики. В 5-и тт. Том 3. Молекулярная физика и термодинамика : учебное пособие. . – Санкт-Петербург : Лань, 2011. — 209 с. – Текст : электронный	электрон. вариант	150	100	https://e.lanbook.com

И.о.заведующего кафедрой НД

31.08.2020



Р.Д. Татлыев

**Дополнения и изменения
к рабочей программе дисциплины (модуля)**

на 20_ - 20_ учебный год

В рабочую программу вносятся следующие дополнения (изменения):

Дополнения и изменения внес:

_____ (должность, ученое звание, степень) _____ (подпись) _____ (И.О. Фамилия)

Дополнения (изменения) в рабочую программу рассмотрены и одобрены на заседании кафедры

_____ (наименование кафедры)

Протокол от « ____ » _____ 20__ г. № ____.

Заведующий кафедрой _____ И.О. Фамилия.

СОГЛАСОВАНО:

Заведующий выпускающей кафедрой/
Руководитель образовательной программы _____ И.О. Фамилия.

« ____ » _____ 20__ г.