

МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ  
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение  
высшего образования  
«Магнитогорский государственный технический университет им. Г.И. Носова»



УТВЕРЖДАЮ:

Директор института строительства,  
архитектуры и искусства

А.Л. Кришан

«18 » сентября 2017 г.

**РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ**

**Б1.В.06 ТЕОРЕТИЧЕСКИЕ ОСНОВЫ ТЕПЛОТЕХНИКИ**  
**(ТЕХНИЧЕСКАЯ ТЕРМОДИНАМИКА И ТЕПЛОМАССОБМЕН)**

Направление подготовки  
08.03.01 «Строительство»

Профиль подготовки  
Теплогасоснабжение и вентиляция

Уровень высшего образования – бакалавриат

Программа подготовки – академический бакалавриат

Форма обучения  
Очная

Институт	строительства, архитектуры и искусства
Кафедра	управления недвижимостью и инженерных систем
Курс	2, 3
Семестр	4, 5

Магнитогорск  
2017 г.

Рабочая программа составлена на основе ФГОС ВО по направлению подготовки 08.03.01 «Строительство», утвержденного приказом МОиН РФ от 12 марта 2015г. № 201.

Рабочая программа рассмотрена и одобрена на заседании кафедры «Управление недвижимостью и инженерных систем» « 01 » сентября 2017 г., протокол № 1

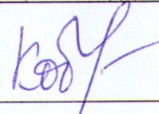
Зав. кафедрой  Г.В. Кобельков

Рабочая программа одобрена методической комиссией института строительства, архитектуры и искусства « 18 » сентября 20 17 г., протокол № 1

Председатель  А.Л. Кришан

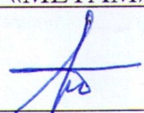
Рабочая программа составлена:

зав. каф. УНиИС, к.т.н., доцент

 Г.В. Кобельков

Рецензент:

технический директор ООО «МЕТАМ», к.т.н., доцент

 Г.А. Павлова



## 1. Цели освоения дисциплины

Целями освоения дисциплины «Теоретические основы теплотехники (техническая термодинамика и тепломассообмен)» является фундаментальное изучение студентами основ технической термодинамики и теплотехники; обеспечение знаниями студентов в области технической термодинамики и тепломассообмена, одной из базовых инженерных дисциплин специальности, что позволяет создать фундамент для неформального усвоения материала профилирующих дисциплин: отопления, вентиляции, теплоснабжения, газоснабжения и др.

**Задачи дисциплины** – овладение сущностью и методами термодинамических расчетов; развитие творческого подхода при использовании элементов термодинамического анализа, а также овладение студентами физической сущностью процессов переноса теплоты и массы; развитие навыков практического применения знаний для решения конкретных задач в области теплогазоснабжения, отопления, вентиляции, кондиционирования воздуха, теплогенерирующих установок.

## 2 Место дисциплины в структуре ООП подготовки бакалавра

Дисциплина Б1.В.06 «Теоретические основы теплотехники (техническая термодинамика и тепломассообмен)» является обязательной дисциплиной вариативной части математического и естественнонаучного цикла профиля – Теплогазоснабжение и вентиляция.

Изучение дисциплины базируется на знаниях, умениях и навыках, приобретенных студентами в ходе изучения дисциплин:

- *математика*: теория алгоритмов, дифференциальное и интегральное исчисления, вероятность и статистика, элементарная теория вероятностей, модели случайных процессов, статистические методы обработки экспериментальных данных;
- *физика*: основные понятия механики; молекулярная физика газового и жидкого состояния, фазовые переходы;
- *информатика*: общая характеристика процессов сбора, передачи, обработки и накопления информации; модели решения функциональных и вычислительных задач; алгоритмизация и программирование; базы данных; компьютерная графика;
- *химия*: химические системы: растворы, дисперсные системы, электрохимические системы; химическая термодинамика и кинетика: энергетика химических процессов, химическое и фазовое равновесие, скорость реакции и методы ее регулирования; реакционная способность веществ: химия и периодическая система элементов, кислотно-основные и окислительно-восстановительные свойства веществ;
- *гидравлика* гидростатика, основы гидродинамики, гидравлические сопротивления, установившееся и неустановившееся движения жидкости; истечение жидкости

Знания и умения студентов, полученные при изучении дисциплины «Теоретические основы теплотехники (техническая термодинамика и тепломассообмен)» будут необходимы им при дальнейшем изучении таких дисциплин, как «Отопление», «Вентиляция», «Кондиционирование воздуха и холодоснабжение зданий», «Генераторы тепла», «Централизованное теплоснабжение», «Автономное теплоснабжение зданий» и при выполнении выпускной квалификационной работы.

## 3 Компетенции обучающегося, формируемые в результате освоения дисциплины и планируемые результаты обучения

В результате освоения дисциплины «Теоретические основы теплотехники (техническая термодинамика и тепломассообмен)» обучающийся должен обладать следующими компетенциями:

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения
<b>ОПК-1</b> – способностью использовать основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности, применять методы математического анализа и математического (компьютерного) моделирования, теоретического и экспериментального исследования	
Знать	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Законы: Первый закон термодинамики применительно к закрытой системе и к стационарному потоку, второй закон термодинамики и его связь с методами оценки эффективности теплотехнического оборудования, третий закон термодинамики. Законы, связанные с состояниями и процессами различных рабочих веществ - идеального газа, газовой смеси, реального газа (пара), двухфазной системы.</li> <li>2. Величины, характеризующие: <ul style="list-style-type: none"> <li>- состояние термодинамической системы - <math>p, u, T</math>-параметры, внутренняя энергия, энтальпия, энтропия и др.</li> <li>- термодинамические процессы - теплота, работа, теплоемкость;</li> <li>- термодинамическую эффективность - термический КПД, холодильный коэффициент, отопительный коэффициент и др.</li> </ul> </li> <li>3. Понятия: термодинамическая система, параметры состояния, функции процесса, равновесный процесс, обратимый процесс, уравнения состояния, термодинамическая диаграмма, политропный процесс и т.д.</li> <li>4. Виды и законы передачи теплоты как в однофазных, так и в двухфазных средах при стационарных и нестационарных режимах, знать величины, характеризующие перенос теплоты и массы, знать способы интенсификации теплопередачи</li> </ol>
Уметь	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Применять первый закон термодинамики для составления энергетического баланса теплотехнических установок или теплового баланса для систем, в которых не производится работа.</li> <li>2. Использовать уравнение состояния идеального газа, в том числе для газовых смесей,</li> <li>3. Проводить анализ и расчет термодинамических процессов изменения состояния идеального газа, водяного пара и влажного воздуха.</li> <li>4. Рассчитывать процессы истечения и дросселирования газов и паров</li> <li>5. Определять мощность компрессора (насоса, вентилятора) с использованием оптимального распределения давления по ступеням.</li> <li>6. Проводить анализ эффективности циклов тепловых двигателей, холодильных установок и тепловых насосов.</li> <li>7. Применить полученные знания для описания конкретного процесса передачи теплоты в аппаратах и их элементах, учесть влияние ряда факторов, таких как изменение физических свойств, температуры, давления, шероховатости на интенсивность теплообмена;</li> <li>8. Освоить методики расчета процессов стационарной и нестационарной теплопроводности, конвективного, лучистого и сложного теплообмена, а также методики расчета теплообмена при фазовых превращениях.</li> </ol>
Владеть	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Методикой расчета термодинамических параметров идеального газа и газовых смесей и определять термодинамические параметры водяного пара путем использования диаграмм и таблиц.</li> <li>2. Практическими навыками определение теплоты и работы термодинамического процесса для различных рабочих веществ.</li> <li>3. Расчетом и экспериментальным исследованием процессов изменения</li> </ol>

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения
	<p>состояния влажного воздуха с использованием диаграммы.</p> <p>4. Методикой определения термического КПД и коэффициентов преобразования по заданным параметрам цикла.</p> <p>5. Практическими навыками в применении математических моделей при количественных расчетах температурных полей и количества переданной теплоты.</p>
<b>ПК-13</b> - знанием научно-технической информации, отечественного и зарубежного опыта по профилю деятельности	
Знать	Научно-технические журналы отечественного и зарубежного изданий по профилю специальности
Уметь	Пользоваться компьютерными технологиями для извлечения информации из интернета, публичных библиотек
Владеть	Компьютерными программами, используемыми по профилю подготовки

#### 4 Структура и содержание дисциплины

Общая трудоемкость дисциплины составляет 6 зачетных единиц 216 акад. часов, в том числе:

- контактная работа – 100 акад. часов:
  - аудиторная – 96 акад. часов;
  - внеаудиторная – 4 акад. часов
- самостоятельная работа – 80,3 акад. часов;
- подготовка к экзамену – 35,7 акад. часа

Раздел/ тема дисциплины	Семестр	Аудиторная контактная работа (в акад. часах)			Самостоятельная работа (в акад. часах)	Вид самостоятельной работы	Форма текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации	Код и структурный элемент компетенции
		лекции	лаборат. занятия	практич. занятия				
<b>Раздел 1. Законы термодинамики</b>	5							
<b>Тема 1.1</b> Первый закон термодинамики. Понятие работы в термодинамике, понятие теплоты процесса. Теплота и работа как формы передачи энергии. Эквивалентность теплоты и работы. Формулировки и аналитическая форма первого закона термодинамики. Энтальпия. Аналитическое выражение первого закона термодинамики через энтальпию. Анализ термодинамических процессов изменения состояния идеального газа на основе первого закона термодинамики. Изохорный, изобарный, изотермический, адиабатный, политропный процессы.	5	2		4 2И	4	Самостоятельное изучение учебной литературы Выполнение АПР Подготовка к аудиторным занятиям	Устный опрос	ОПК-1 – 3,у

Раздел/ тема дисциплины	Семестр	Аудиторная контактная работа (в acad. часах)			Самостоятельная работа (в acad. часах)	Вид самостоятельной работы	Форма текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации	Код и структурный элемент компетенции
		лекции	лаборат. занятия	практич. занятия				
<b>Тема 1.2</b> Второй закон термодинамики Основные формулировки закона, их физический смысл, связь с принципом действия технических устройств Цикл теплового двигателя, теплота и работа цикла, формулировки Планка и Оствальда, термический КПД. Формулировка Клаузиуса и цикл холодильной установок. Цикл Карно, определение термического КПД. Теорема Карно. Энтропия. T-S - диаграмма (тепловая диаграмма) Основные процессы в координатах T-S. Аналитическое выражение второго закона Понятие об эксергии .	5	2		4 2И	10	Самостоятельное изучение учебной литературы Подготовка к аудиторным занятиям	Устный опрос	ОПК-1 – 3,у
<b>Итого по разделу</b>	5	4		8 4И	14			
<b>Раздел 2.</b> Свойства реальных рабочих веществ и основные термодинамические процессы	5							



Раздел/ тема дисциплины	Семестр	Аудиторная контактная работа (в акад. часах)			Самостоятельная работа (в акад. часах)	Вид самостоятельной работы	Форма текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации	Код и структурный элемент компетенции
		лекции	лаборат. занятия	практич. занятия				
<b>Тема 2.1.</b> Коэффициент сжимаемости как характеристика «реальности» газа, изотермы реального газа в координатах $z, p$ , критические параметры. Уравнение Ван-дер-Ваальса Термодинамические параметры воды и водяного пара. Процесс парообразования в $p-v$ и $T-s$ диаграммах Жидкость в состоянии насыщения и сухой насыщенный пар Влажный пар, степень сухости пара Перегретый пар. Уравнение Клапейрона-Клаузиуса. Теплота фазового перехода. Принципы построения и характерные особенности $h-s$ диаграммы водяного пара Удельный объем, энтальпия и энтропия воды, влажного, сухого, насыщенного и перегретого пара.	5	2		4 2И	6	Самостоятельное изучение учебной литературы Выполнение АПР Подготовка к аудиторным занятиям	Устный опрос Проверка практических заданий	ОПК-1 – 3,у
<b>Тема 2.2</b> Влажный воздух. Уравнение Ван-дер-Ваальса Термодинамические параметры воды и водяного пара. Процесс парообразования в $p-v$ и $T-s$ диаграммах Жидкость в состоянии насыщения и сухой насыщенный пар	5	2		6 2И	10	Самостоятельное изучение учебной литературы	Устный опрос	ОПК-1 – 3,у ПК-13 – 3,у,в

Раздел/ тема дисциплины	Семестр	Аудиторная контактная работа (в acad. часах)			Самостоятельная работа (в acad. часах)	Вид самостоятельной работы	Форма текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации	Код и структурный элемент компетенции
		лекции	лаборат. занятия	практич. занятия				
Влажный пар, степень сухости пара Перегретый пар. Энтальпия влажного воздуха Н-d диаграмма влажного воздуха - принципы построения, характерные особенности, определение параметров.								
<b>Итого по разделу</b>		4		<u>10</u> 4И	16			
<b>Раздел 3. Термодинамика потока.</b>	5							
<b>Тема 3.1</b> Истечение газа из простого сопла. Переход через скорость звука, критические параметры Истечение идеального газа через сопло Лавалья. Дросселирование газов и паров Физическая сущность процесса дросселирования Изменение параметров в процессе дросселирования. Интегральный дроссель-эффект. Температура инверсии, кривая инверсии Процесс дросселирования водяного пара Практическое использование процесса дросселирования.	5	2		<u>4</u> 2И	6	Самостоятельное изучение учебной литературы Подготовка к аудиторным занятиям Выполнение АПР	Устный опрос Проверка практических заданий	ОПК-1 – 3,у,в
<b>Тема 3.2.</b> Термодинамический анализ процесса сжатия газов в компрессоре.	5	2		<u>6</u> 2И	10	Самостоятельное изучение учебной литературы	Устный опрос	ОПК-1 – 3,у,в

Раздел/ тема дисциплины	Семестр	Аудиторная контактная работа (в acad. часах)			Самостоятельная работа (в acad. часах)	Вид самостоятельной работы	Форма текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации	Код и структурный элемент компетенции
		лекции	лаборат. занятия	практич. занятия				
Изотермическое, адиабатное, политропное сжатие. Учет работы проталкивания Многоступенчатый компрессор. Определение мощности привода компрессора Изображение термодинамического анализа работы компрессора на p-v, T-s диаграммах .						Выполнение домашних заданий Подготовка к аудиторным занятиям		
<b>Итого по разделу</b>	5	4		<u>10</u> 4И	13			
<b>Раздел 4. Циклы тепловых, холодильных установок и компрессорных машин</b>								ОПК-1 – з,у,в
<b>Тема 4.1.</b> Циклы поршневых ДВС: с изохорным и изобарным подводом теплоты; цикл со смешанным сгоранием. Термический КПД цикла. Методы повышения эффективности поршневых ДВС. Циклы ГТУ Принципиальная схема и термодинамический цикл ГТУ с подводом теплоты при постоянном давлении Термический КПД цикла. Учет необратимости процессов сжатия и расширения. Методы повышения термического КПД ГТУ Регенерация, многоступенчатое сжатие	5	2		<u>2</u> 2И	4	Самостоятельное изучение учебной литературы	Устный опрос	

Раздел/ тема дисциплины	Семестр	Аудиторная контактная работа (в acad. часах)			Самостоятельная работа (в acad. часах)	Вид самостоятельной работы	Форма текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации	Код и структурный элемент компетенции
		лекции	лаборат. занятия	практич. занятия				
<b>Тема 4.2.</b> Циклы паросиловых установок. Схема ПТУ. Принципиальная возможность реализации цикла Карно, внутренняя и внешняя необратимость. Цикл Ренкина, его изотермический КПД. Методы повышения термического КПД цикла Ренкина Цикл со вторичным перегревом пара Цикл с регенеративным подогревом питательной воды. Баланс энергии паротурбинной установки, КПД, его составляющие Термодинамический анализ теплофикационной установки Сравнение комбинированной и раздельной выработки электроэнергии и теплоты Коэффициент использования теплоты	5	2		4 2И	4	Самостоятельное изучение учебной литературы Выполнение домашних заданий Подготовка к аудиторным занятиям	Устный опрос	ОПК-1 – з,у,в ПК-13 – з,у,в
<b>Тема 4.3.</b> Циклы холодильных установок. Обратный цикл Карно. Холодильный коэффициент. Схема и цикл воздушной холодильной установки, сравнение с циклом Карно. Повышение эффективности цикла воздушной холодильной установки путем использования регенерации теплоты. Прин-	5	2		2	2	Самостоятельное изучение учебной литературы Выполнение домашних заданий Подготовка к аудиторным занятиям	Устный опрос	ОПК-1 – з,у,в

Раздел/ тема дисциплины	Семестр	Аудиторная контактная работа (в acad. часах)			Самостоятельная работа (в acad. часах)	Вид самостоятельной работы	Форма текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации	Код и структурный элемент компетенции
		лекции	лаборат. занятия	практич. занятия				
цип действия, схема и термодинамический цикл теплового насоса Установка для совместного получения тепла и холода.								
<b>Итого по разделу.</b>	5	6		<u>8</u> 4И	10			
<b>Итого за семестр</b>	5	18		<u>36</u> 16И	53		<b>зачёт</b>	
<b>Раздел 5. Перенос тепловой энергии</b>	6							
<b>Тема 5.1</b> Основные понятия и определения. Определение процесса теплообмена, способы переноса тепла. Теплопроводность, конвективный теплообмен, теплообмен излучением, сложный теплообмен. Температурное поле, изотермическая поверхность, градиент температуры, тепловой поток, плотность теплового потока, линия теплового потока, мощность внутренних источников теплоты.	6	2		<u>4</u> 2И	2	Поиск дополнительной информации по заданной теме (работа с библиографическим материалами, справочниками, каталогами, словарями, энциклопедиями)	Устный опрос	ОПК-1 – 3,у,в ПК-13 – 3,у,в
<b>Тема 5.2</b> Закон Фурье. Теплопроводность сред.. Дифференциальное уравнение теплопроводности. Условия однозначности. Граничные условия	6	2		4	6	Самостоятельное изучение учебной литературы Выполнение домашних заданий	Устный опрос	ОПК-1 – 3,у,в

Раздел/ тема дисциплины	Семестр	Аудиторная контактная работа (в acad. часах)			Самостоятельная работа (в acad. часах)	Вид самостоятельной работы	Форма текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации	Код и структурный элемент компетенции
		лекции	лаборат. занятия	практич. занятия				
первого, второго и третьего рода. Теплопроводность при стационарном режиме. Теплопроводность в плоской стенке при граничных условиях первого рода; учет температурной зависимости теплопроводности; многослойная стенка, термическое сопротивление теплопроводности; эквивалентная теплопроводность. Теплопроводность цилиндрической и шаровой стенки.						Подготовка к аудиторным занятиям		
<b>Тема 5.3</b> Теплопроводность при граничных условиях третьего рода. Коэффициент теплоотдачи, термическое сопротивление теплоотдачи. Теплопередача, коэффициент теплопередачи, термическое сопротивление теплопередачи. Критический диаметр цилиндрической стенки. Принципы технико-экономического расчета тепловой изоляции трубопроводов. Теплопередача через оребренную стенку как метод интенсификации процесса теплообмена.	6	2		4 2И	5,3	Самостоятельное изучение учебной литературы Выполнение домашних заданий Подготовка к аудиторным занятиям	Устный опрос	ОПК-1 – 3,у,в

Раздел/ тема дисциплины	Семестр	Аудиторная контактная работа (в acad. часах)			Самостоятельная работа (в acad. часах)	Вид самостоятельной работы	Форма текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации	Код и структурный элемент компетенции
		лекции	лаборат. занятия	практич. занятия				
<b>Итого по разделу</b>	6	6		<u>12</u> 4И	13,3			
<b>Раздел 6. Нестационарная теплопроводность.</b>	6							
<b>Тема 6.1</b> Постановка задачи и аналитический метод расчета температурного поля бесконечной пластины при граничных условиях третьего рода. Анализ решения для предельных случаев по величине числа Био; направляющая точка и приближенная кривая температурного поля. Определение теплоты, отданной пластиной в нестационарном процессе.	6	2		<u>4</u> 2И	4	Поиск дополнительной информации по заданной теме (работа с библиографическим материалами, справочниками, каталогами, словарями, энциклопедиями)	Устный опрос  ОПК-1 – 3,у,в ПК-13 – 3,у,в	

Раздел/ тема дисциплины	Семестр	Аудиторная контактная работа (в acad. часах)			Самостоятельная работа (в acad. часах)	Вид самостоятельной работы	Форма текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации	Код и структурный элемент компетенции
		лекции	лаборат. занятия	практич. занятия				
<b>Тема 6.2</b> Расчет нестационарного температурного поля в цилиндре бесконечной длины. Операционный метод решения задач нестационарной теплопроводности. Метод расчета нестационарного температурного поля для тел конечных размеров (метод суперпозиции, теорема о перемножении решений). Влияние числа Фурье на температурное поле при нестационарном режиме: начальная стадия регулярного режима.	6	2		4 2И	4	Поиск дополнительной информации по заданной теме (работа с библиографическим материалами, справочниками, каталогами, словарями, энциклопедиями)	Устный опрос	ОПК-1 – 3,у,в ПК-13 – 3,у,в
<b>Итого по разделу</b>	6	4		8 4И	8			ОПК-1 – 3,у,в
<b>Раздел 7. Конвективный теплообмен</b>	6							
<b>Тема 7.1</b> Основные понятия. Конвективный перенос теплоты, плотность теплового потока. Формула Ньютона-Рихмана для теплоотдачи. Понятие о свободной и вынужденной конвекции. Значение теплофизических свойств среды для процесса конвективного теплообмена, температурная зависи-	6	2		4 2И	2	Самостоятельное изучение учебной литературы Выполнение домашних заданий Подготовка к аудиторным занятиям	Устный опрос	ОПК-1 – 3,у,в



Раздел/ тема дисциплины	Семестр	Аудиторная контактная работа (в акад. часах)			Самостоятельная работа (в акад. часах)	Вид самостоятельной работы	Форма текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации	Код и структурный элемент компетенции
		лекции	лаборат. занятия	практич. занятия				
<p>мость коэффициента динамической вязкости для капельных жидкостей. Гидродинамическая структура потока - определяющий фактор конвективного теплообмена. Ламинарный и турбулентный режимы течения.</p> <p>Система дифференциальных уравнений конвективного теплообмена: уравнение энергии, уравнение движения, уравнение неразрывности. Условия однозначности, гипотеза о "прилипании" и связь температурного поля у стенки с теплоотдачей.</p>								
<p><b>Тема 7.2.</b> Теория подобия в конвективном теплообмене. Теоремы подобия. Теория подобия как руководство к рациональному проведению экспериментального исследования процессов конвективного теплообмена. Условия подобия процессов конвективного теплообмена (теор. Кирпичева-Гухмана). Принципы моделирования, форма представления экспериментальных результатов в виде уравнений подобия, числа подобия (опре-</p>	6	2		4 2И	4	<p>Самостоятельное изучение учебной литературы Выполнение домашних заданий Подготовка к аудиторным занятиям</p>	<p>Устный опрос</p>	<p>ОПК-1 – 3,у,в ПК-13 – 3,у,в</p>

Раздел/ тема дисциплины	Семестр	Аудиторная контактная работа (в акад. часах)			Самостоятельная работа (в акад. часах)	Вид самостоятельной работы	Форма текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации	Код и структурный элемент компетенции
		лекции	лаборат. занятия	практич. занятия				
деляющие и определяемые).								
Итого по разделу	6	4		$\frac{8}{4И}$	6			
Итого за семестр	6	14		$\frac{28}{12И}$	27,3	Подготовка к экзамену – 35,7 часов	<b>экзамен</b>	
Итого по дисциплине	5,6	32		$\frac{64}{28И}$	80,3			

## 5 Образовательные и информационные технологии

Реализация компетентностного подхода предусматривает использование в учебном процессе активных и интерактивных форм проведения занятий в сочетании с внеаудиторной работой с целью формирования и развития профессиональных навыков обучающихся.

При обучении студентов дисциплине «Теоретические основы теплотехники (техническая термодинамика и тепломассообмен)» следует осуществлять следующие образовательные технологии:

1. **Традиционные образовательные технологии** ориентируются на организацию образовательного процесса, предполагающую прямую трансляцию знаний от преподавателя к студенту (преимущественно на основе объяснительно-иллюстративных методов обучения).

### ***Формы учебных занятий с использованием традиционных технологий:***

Информационная лекция – последовательное изложение материала в дисциплинарной логике, осуществляемое преимущественно вербальными средствами (монолог преподавателя).

Практическое занятие, посвященное освоению конкретных умений и навыков по предложенному алгоритму.

2. **Технологии проблемного обучения** – организация образовательного процесса, которая предполагает постановку проблемных вопросов, создание учебных проблемных ситуаций для стимулирования активной познавательной деятельности студентов.

### ***Формы учебных занятий с использованием технологий проблемного обучения:***

Практическое занятие в форме практикума – организация учебной работы, направленная на решение комплексной учебно-познавательной задачи, требующей от студента применения как научно-теоретических знаний, так и практических навыков.

3. **Технологии проектного обучения** – организация образовательного процесса в соответствии с алгоритмом поэтапного решения проблемной задачи или выполнения учебного задания. Проект предполагает совместную учебно-познавательную деятельность группы студентов, направленную на выработку концепции, установление целей и задач, формулировку ожидаемых результатов, определение принципов и методик решения поставленных задач, планирование хода работы, поиск доступных и оптимальных ресурсов, поэтапную реализацию плана работы, презентацию результатов работы, их осмысление и рефлексию.

4. **Интерактивные технологии** – организация образовательного процесса, которая предполагает активное и нелинейное взаимодействие всех участников, достижение на этой основе лично значимого для них образовательного результата. Наряду со специализированными технологиями такого рода принцип интерактивности прослеживается в большинстве современных образовательных технологий.

### ***Формы учебных занятий с использованием специализированных интерактивных технологий:***

Семинар-дискуссия – коллективное обсуждение какого-либо спорного вопроса, проблемы, выявление мнений в группе (межгрупповой диалог, дискуссия как спор-диалог).

5. **Информационно-коммуникационные образовательные технологии** – организация образовательного процесса, основанная на применении специализированных программных сред и технических средств работы с информацией.

Формы учебных занятий с использованием информационно-коммуникационных технологий:

Лекция-визуализация – изложение содержания сопровождается презентацией (демонстрацией учебных материалов, представленных в различных знаковых системах, в т.ч. иллюстративных, графических, аудио- и видеоматериалов).

Практическое занятие в форме презентации – представление результатов проектной или исследовательской деятельности с использованием специализированных программных средств.

## 6 Учебно-методическое обеспечение самостоятельной работы обучающихся

*Примерная структура и содержание раздела:*

По дисциплине «Теоретические основы теплотехники (техническая термодинамика и теплообмен)» предусмотрена аудиторная и внеаудиторная самостоятельная работа обучающихся.

Аудиторная самостоятельная работа студентов предполагает решение практических задач на практических занятиях.

АПР №1 Условие задачи:

В ванне находится 400 л воды при температуре 30° С. Из крана вытекает горячая вода при 60° С. На какое время надо открыть кран, чтобы установилась температура 35° С, если за одну минуту из крана вытекает 10 л воды?

Дано:

$V_1=400$  л,  $t_1=30$ ° С,  $t_2=60$ ° С,  $t=35$ °,  $\tau_0=1$  мин,  $V_0=10$  л,  $\tau=?$

Решение задачи:

Изначально в ванне находилась вода объемом  $V_1$  при температуре  $t_1$ . За искомое время  $\tau$  из крана вытечет объем воды  $V_2$  при температуре  $t_2$ . В результате смешения и теплообмена установится тепловое равновесие при температуре  $t$ .

Запишем уравнение теплового баланса:

$$Q_1=Q_2$$

Здесь  $Q_1$  — количество теплоты, полученное водой объемом  $V_1$  при нагревании в результате теплообмена,  $Q_2$  — количество теплоты, отданное водой объемом  $V_2$  (которая вытечет из крана) при охлаждении в результате теплообмена. Распишем количества теплоты по известным формулам:

$$cm_1(t-t_1)=cm_2(t_2-t)$$

$$m_1(t-t_1)=m_2(t_2-t)$$

Массы запишем как произведение плотности воды на соответствующий объем.

$$\rho V_1(t-t_1)=\rho V_2(t_2-t)$$

$$V_1(t-t_1)=V_2(t_2-t) \quad (1)$$

Если за единицу времени из крана вытекает одинаковое количество воды, то есть расход жидкости всегда одинаковый, то имеет место равенство:

$$V_0\tau_0=V_2\tau$$

$$V_2=V_0\tau\tau_0$$

Подставим полученное выражение в равенство (1).

$$V_1(t-t_1)=V_0\tau\tau_0(t_2-t)$$

Откуда искомое время  $\tau$  равно:

$$\tau=V_1(t-t_1)\tau_0V_0(t_2-t)$$

Переведём объемы  $V$  и  $V_0$ , а также время  $\tau_0$  в систему СИ:

$$400\text{л}=0,4\text{м}^3$$

$$10\text{л}=0,01\text{м}^3$$

$$1\text{мин}=60\text{с}$$

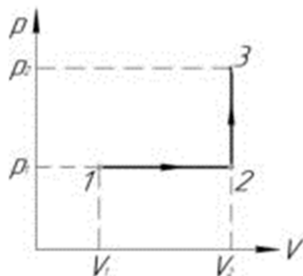
Численный ответ к задаче равен:

$$\tau=0,4 \cdot (35-30) \cdot 60 \cdot 0,01 \cdot (60-35)=480\text{с}$$

**АПР №2. Условие задачи:**

Железный стержень массой 5 кг, нагретый до 550° С, опускается в воду. Сколько теплоты каждую секунду теряет стержень, если за 10 мин он остывает до 45° С?

**АПР №3. Условие задачи:**

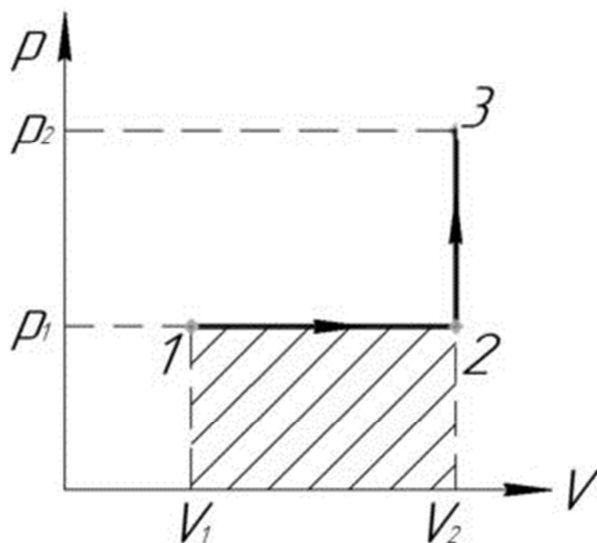


$V_1=2$  л,  $V_2=3$  л,  $p_1=400$  кПа. Найти работу газа, совершенную в процессе 1-2-3 (схема к задаче приведена справа).

Дано:

$V_1=2$  л,  $V_2=3$  л,  $p_1=400$  кПа,  $p_2=600$  кПа,  $A=?$

Решение задачи:



Работа газа  $A$ , совершенная в процессе 1-2-3, равна сумме работ газа в процессах 1-2 и 2-3.

- $A=A_{1-2}+A_{2-3}$  (1)

Процесс 1-2 — изобарный, поэтому работу газа  $A_{1-2}$  в этом процессе следует искать по такой формуле (численно работа равна площади фигуры под графиком процесса, на схеме к решению — заштриховано):

$$A_{1-2}=p_1(V_2-V_1)$$

Процесс 2-3 — изохорный, работа газа  $A_{2-3}$  в этом процессе равна нулю, так как газ не изменяет своего объема (площадь фигуры под графиком этого процесса в координатах  $p$ - $V$  также равна нулю).

$$A_{2-3}=0$$

В итоге формула (1) примет такой вид:

$$A=p_1(V_2-V_1)$$

Переведём объёмы газа  $V_1$  и  $V_2$  в систему СИ:

$$2\text{л} = 2 \cdot 10^{-3} \text{м}^3$$

$$3\text{л} = 3 \cdot 10^{-3} \text{м}^3$$

Посчитаем ответ:

$$A = 400 \cdot 10^3 \cdot (3 \cdot 10^{-3} - 2 \cdot 10^{-3}) = 400 \text{Дж}$$

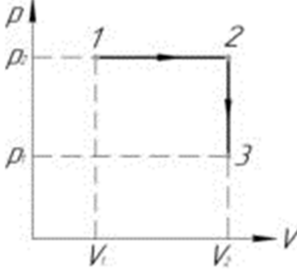
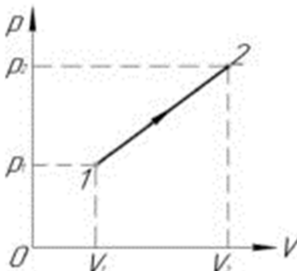
## 7 Оценочные средства для проведения промежуточной аттестации

### а) Планируемые результаты обучения и оценочные средства для проведения промежуточной аттестации:

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства
<b>ОПК-1</b> – способностью использовать основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности, применять методы математического анализа и математического (компьютерного) моделирования, теоретического и экспериментального исследования		
Знать	<p>1. Законы: Первый закон термодинамики применительно к закрытой системе и к стационарному потоку, второй закон термодинамики и его связь с методами оценки эффективности теплотехнического оборудования, третий закон термодинамики. Законы, связанные с состояниями и процессами различных рабочих веществ - идеального газа, газовой смеси, реального газа (пара), двухфазной системы.</p> <p>2. Величины, характеризующие:            - состояние термодинамической системы - <math>p, u, T</math>-параметры, внутренняя энергия, энтальпия, энтропия и др.            - термодинамические процессы - теплота, работа, теплоемкость;            - термодинамическую эффективность            - термический КПД, холодильный коэффициент, отопительный коэффициент и др.</p> <p>3. Понятия: термодинамическая система, параметры состояния, функ-</p>	<p><i>Теоретические вопросы:</i></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Основные понятия и определения. Общие понятия теплопроводности, конвекции, излучения.</li> <li>2. Закон Фурье.</li> <li>3. Дифференциальное уравнение теплопроводности.</li> <li>4. Коэффициент теплопроводности.</li> <li>5. Условия однозначности.</li> <li>6. Теплопроводность однослойной плоской стенки.</li> <li>7. Теплопроводность многослойной плоской стенки.</li> <li>8. Теплопроводность однослойной цилиндрической стенки.</li> <li>9. Теплопроводность многослойной цилиндрической стенки.</li> <li>10. Понятие теплопередачи.</li> <li>11. Теплопередача плоской одно- и многослойной стенки.</li> <li>12. Теплопередача одно- и многослойной цилиндрической стенки.</li> <li>13. Критический диаметр цилиндрической стенки.</li> <li>14. Принципы расчета температурного поля в ребристой стенке.</li> <li>15. Интенсификация процессов теплообмена.</li> <li>16. Понятие нестационарной теплопроводности.</li> <li>17. Анализ решения задач нестационарной теплопроводности для предельных значений чисел Био.</li> <li>18. Операционный метод решения задач нестационарной теплопроводности.</li> <li>19. Метод расчета нестационарного температурного поля для тел конечных размеров.</li> <li>20. Определение количества теплоты в нестационарном режиме ( пластина).</li> </ol>

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства
	<p>ции процесса, равновесный процесс, обратимый процесс, уравнения состояния, термодинамическая диаграмма, политропный процесс и т.д.</p> <p>4. Виды и законы передачи теплоты как в однофазных, так и в двухфазных средах при стационарных и нестационарных режимах, знать величины, характеризующие перенос теплоты и массы, знать способы интенсификации теплопередачи</p>	<p>21. Понятие регулярного режима.  22. Основные понятия конвективного теплообмена.  23. Формула Ньютона - Рихмана для расчетов процессов теплообмена.  24. Свободная и вынужденная конвекция.  25. Гидродинамическая структура потока. Число Рейнольдса.  26. Дифференциальные уравнения конвективного теплообмена.  27. Теория подобия. Числа подобия.  28. Теоремы подобия.</p>
Уметь	<p>1. Применять первый закон термодинамики для составления энергетического баланса теплотехнических установок или теплового баланса для систем, в которых не производится работа.</p> <p>2. Использовать уравнение состояния идеального газа, в том числе для газовых смесей,</p> <p>3. Проводить анализ и расчет термодинамических процессов изменения состояния идеального газа, водяного пара и влажного воздуха.</p> <p>4. Рассчитывать процессы истечения и дросселирования газов и паров</p> <p>5. Определять мощность компрессора (насоса, вентилятора) с использованием оптимального распределения</p>	<p>Примерные задачи:</p> <p><b>№1 Условие задачи:</b>  В батарею водяного отопления вода поступает при 80 °С по трубе площадью поперечного сечения 500 мм<sup>2</sup> со скоростью 1,2 см/с, а выходит из батареи, имея температуру 25 °С. Какое количество теплоты получает отапливаемое помещение за сутки?</p> <p><b>Дано:</b>  <math>t_1=80^\circ \text{C}</math>, <math>S=500 \text{ мм}^2</math>, <math>v=1,2 \text{ см/с}</math>, <math>t_2=25^\circ \text{C}</math>, <math>\tau=1 \text{ сут}</math>, <math>Q=?</math></p> <p><b>№2 Условие задачи:</b></p>



Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства
	<p>давления по ступеням.</p> <p>6. Проводить анализ эффективности циклов тепловых двигателей, холодильных установок и тепловых насосов.</p> <p>7. Применить полученные знания для описания конкретного процесса передачи теплоты в аппаратах и их элементах, учесть влияние ряда факторов, таких как изменение физических свойств, температуры, давления, шероховатости на интенсивность теплообмена;</p> <p>8. Освоить методики расчета процессов стационарной и нестационарной теплопроводности, конвективного, лучистого и сложного теплообмена, а также методики расчета теплообмена при фазовых превращениях.</p>	 <p><math>V_1=1,5</math> л, <math>V_2=3,5</math> л, <math>p_1=4 \cdot 10^5</math> Па, <math>p_2=5 \cdot 10^5</math> Па. Найти работу газа в процессе 1-2-3 (схема, приведённая к условию задачи, приведена справа).</p> <p><b>Дано:</b>  <math>V_1=1,5</math> л, <math>V_2=3,5</math> л, <math>p_1=4 \cdot 10^5</math> Па, <math>p_2=5 \cdot 10^5</math> Па, <math>A=?</math></p> <p><b>№3 Условие задачи:</b></p>  <p><math>V_1=1</math> л, <math>V_2=2</math> л, <math>p_1=0,6 \cdot 10^5</math> Па, <math>p_2=10^5</math> Па. Найти работу газа в процессе 1-2 (схема, приведённая к условию задачи, показана справа).</p> <p><b>Дано:</b>  <math>V_1=1</math> л, <math>V_2=2</math> л, <math>p_1=0,6 \cdot 10^5</math> Па, <math>p_2=10^5</math> Па, <math>A=?</math></p>

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства
Владеть	<p>1. Методикой расчета термодинамических параметров идеального газа и газовых смесей и определять термодинамические параметры водяного пара путем использования диаграмм и таблиц.</p> <p>2. Практическими навыками определение теплоты и работы термодинамического процесса для различных рабочих веществ.</p> <p>3. Расчетом и экспериментальным исследованием процессов изменения состояния влажного воздуха с использованием диаграммы.</p> <p>4. Методикой определения термического КПД и коэффициентов преобразования по заданным параметрам цикла.</p> <p>5. Практическими навыками в применении математических моделей при количественных расчетах температурных полей и количества переданной теплоты.</p>	<p><b>Пример 1.</b> По стальной трубе с внутренним диаметром <math>d_1 = 210</math> мм и внешним диаметром <math>d_2 = 224</math> мм, течет газ со средней температурой <math>T_{ж1} = 700</math> °С. Коэффициент теплопроводности материала трубы <math>\lambda = 40</math> Вт/(м·К), а коэффициент теплоотдачи от газа к стенке <math>\alpha_1 = 70</math> Вт/(м<sup>2</sup>·К). Снаружи труба охлаждается водой со средней температурой <math>T_{ж2} = 170</math> °С, коэффициент теплоотдачи от стенки к воде <math>\alpha_2 = 3000</math> Вт/(м<sup>2</sup>·К).</p> <p>Определить линейный коэффициент теплопередачи от газа к воде и линейную плотность теплового потока. Найти температуры на внутренней и внешней поверхности трубы.</p> <p><b>Пример 2.</b> В котле вода нагревается за счет сжигания угля, толщина стенки котла <math>\delta = 20</math> мм, температура дымовых газов <math>T_{ж1} = 1000</math> °С, температура воды <math>T_{ж2} = 200</math> °С. Коэффициенты теплоотдачи от газов к стенке <math>\alpha_1 = 100</math> Вт/(м<sup>2</sup>·К), от стенки к воде <math>\alpha_2 = 2000</math> Вт/(м<sup>2</sup>·К), а коэффициент теплопроводности материала стенки <math>\lambda = 50</math> Вт/(м·К).</p> <p>В процессе эксплуатации поверхность нагрева со стороны дымовых газов покрылась слоем сажи толщиной <math>\delta_c = 1</math> мм с коэффициентом теплопроводности <math>\lambda_c = 0,093</math> Вт/(м·К), и со стороны воды слоем накипи толщиной <math>\delta_n = 2</math> мм и коэффициентом теплопроводности <math>\lambda_n = 0,93</math> Вт/(м·К).</p> <p>Определить температуры <math>T_{c1}</math> и <math>T_{c2}</math> на поверхностях стенки чистого котла и плотность теплового потока. Определить плотность теплового потока с учетом отложений на стенках котла и определить уменьшение тепловой нагрузки в процентах. Найти температуры на поверхностях соответствующих слоев <math>T_{c1}</math>, <math>T_{c2}</math>, <math>T_{c3}</math>, <math>T_{c4}</math>.</p> <p><b>Пример 3.</b> В водо–водяном ядерном реакторе стержневой тепловыделяющий элемент (ТВЭЛ) выполнен из двуокиси урана с тонкостенной оболочкой из нержавеющей стали. Длина активной части ТВЭЛа <math>l = 3</math> м, диаметр <math>d = 9,5</math> мм, мощ-</p>

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства
		<p>ность внутренних источников тепла <math>q_v=3 \cdot 10^8</math> Вт/м<sup>3</sup>. Выделившаяся теплота отводится к жидкости с температурой <math>T_{ж}=340</math> °С. Коэффициент теплопроводности материала стержня <math>\lambda = 3</math> Вт/(м·К), коэффициент теплоотдачи от стенки к жидкости <math>\alpha = 25000</math> Вт/(м<sup>2</sup>·К).</p> <p>Определить температуру стенки <math>T_c</math> твэла, температуру топлива на оси стержня <math>T_0</math> тепловой поток <math>Q</math> и объем топлива в стержне <math>V</math>.</p>
<b>ПК-13</b> - знанием научно-технической информации, отечественного и зарубежного опыта по профилю деятельности		
Знать	Научно-технические журналы отечественного и зарубежного изданий по профилю специальности	<p><i>Теоретические вопросы:</i></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Операционный метод решения задач нестационарной теплопроводности.</li> <li>2. Метод расчета нестационарного температурного поля для тел конечных размеров.</li> <li>3. Определение количества теплоты в нестационарном режиме ( пластина).</li> <li>4. Основные понятия конвективного теплообмена.</li> <li>5. Формула Ньютона - Рихмана для расчетов процессов теплообмена.</li> <li>6. Гидродинамическая структура потока. Число Рейнольдса.</li> </ol>
Уметь	Пользоваться компьютерными технологиями для извлечения информации из интернета, публичных библиотек	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Определить температуры <math>T_{c1}</math> и <math>T_{c2}</math> на поверхностях стенки чистого котла и плотность теплового потока. Определить плотность теплового потока с учетом отложений на стенках котла и определить уменьшение тепловой нагрузки в процентах. Найти температуры на поверхностях соответствующих слоев <math>T_{c1}</math>, <math>T_{c2}</math>, <math>T_{c3}</math>, <math>T_{c4}</math>.</li> <li>2. Определить линейный коэффициент теплопередачи от газа к воде и линейную плотность теплового потока. Найти температуры на внутренней и внешней поверхности трубы.</li> </ol>

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства
Владеть	Компьютерными программами, используемыми по профилю подготовки	<p>1. В водо–водяном ядерном реакторе стержневой тепловыделяющий элемент (ТВЭЛ) выполнен из двуокиси урана с тонкостенной оболочкой из нержавеющей стали. Длина активной части ТВЭЛа <math>l = 3</math> м, диаметр <math>d = 9,5</math> мм, мощность внутренних источников тепла <math>q_v = 3 \cdot 10^8</math> Вт/м<sup>3</sup>. Выделяющаяся теплота отводится к жидкости с температурой <math>T_{ж} = 340</math> °С. Коэффициент теплопроводности материала стержня <math>\lambda = 3</math> Вт/(м·К), коэффициент теплоотдачи от стенки к жидкости <math>\alpha = 25000</math> Вт/(м<sup>2</sup>·К).</p> <p>Определить температуру стенки <math>T_c</math> ТВЭЛа, температуру топлива на оси стержня <math>T_0</math> тепловой поток <math>Q</math> и объем топлива в стержне <math>V</math>.</p>

## **б) Порядок проведения промежуточной аттестации, показатели и критерии оценивания:**

Примерная структура и содержание пункта:

Промежуточная аттестация по дисциплине «Теоретические основы теплотехники (техническая термодинамика и тепломассообмен)» включает теоретические вопросы, позволяющие оценить уровень усвоения обучающимися знаний, и практические задания, выявляющие степень сформированности умений и владений, проводится в форме зачета и экзамена.

Экзамен по данной дисциплине проводится в устной форме по экзаменационным билетам, каждый из которых включает 2 теоретических вопроса и одно практическое задание.

### **Показатели и критерии оценивания зачета:**

– на оценку **«зачтено»** – обучающийся демонстрирует достаточный уровень сформированности компетенций: основные знания, умения освоены не менее чем на 50%, но допускаются незначительные ошибки, неточности, затруднения при аналитических операциях, переносе знаний и умений на новые, нестандартные ситуации.

– на оценку **«не зачтено»** – обучающийся демонстрирует знания не более 40% теоретического материала, допускает существенные ошибки, не может показать интеллектуальные навыки решения простых задач.

### **Показатели и критерии оценивания экзамена:**

– на оценку **«отлично»** (5 баллов) – обучающийся демонстрирует высокий уровень сформированности компетенций, всестороннее, систематическое и глубокое знание учебного материала, свободно выполняет практические задания, свободно оперирует знаниями, умениями, применяет их в ситуациях повышенной сложности.

– на оценку **«хорошо»** (4 балла) – обучающийся демонстрирует средний уровень сформированности компетенций: основные знания, умения освоены, но допускаются незначительные ошибки, неточности, затруднения при аналитических операциях, переносе знаний и умений на новые, нестандартные ситуации.

– на оценку **«удовлетворительно»** (3 балла) – обучающийся демонстрирует пороговый уровень сформированности компетенций: в ходе контрольных мероприятий допускаются ошибки, проявляется отсутствие отдельных знаний, умений, навыков, обучающийся испытывает значительные затруднения при оперировании знаниями и умениями при их переносе на новые ситуации.

– на оценку **«неудовлетворительно»** (2 балла) – обучающийся демонстрирует знания не более 20% теоретического материала, допускает существенные ошибки, не может показать интеллектуальные навыки решения простых задач.

– на оценку **«неудовлетворительно»** (1 балл) – обучающийся не может показать знания на уровне воспроизведения и объяснения информации, не может показать интеллектуальные навыки решения простых задач.

## **8 Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины**

### **а) Основная литература:**

1. Ляшков, В. И. Теоретические основы теплотехники: учебное пособие для вузов / В. И. Ляшков. - 2-е изд., испр. и доп. - Москва: КУРС: ИНФРА-М, 2019. - с.: ил. - ISBN 978-5-16-104740-8. - Текст : электронный. - URL: <https://znanium.com/catalog/product/1002345> (дата обращения: 23.06.2020). – Режим доступа: по подписке

2. Цветков Ф.Ф., Тепломассообмен : учебник для вузов / Ф.Ф. Цветков, Б.А. Григорьев - М. : Издательский дом МЭИ, 2011. - 562 с. - ISBN 978-5-383-00563-7 - Текст : электронный // ЭБС "Консультант студента" : [сайт]. - URL : <https://www.studentlibrary.ru/book/ISBN9785383005637.html> (дата обращения: 29.09.2020). - Режим доступа : по подписке.

#### **б) Дополнительная литература:**

1. 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. — (Высшее образование). — ISBN 978-5-534-01738-0. — Текст : электронный // ЭБС Юрайт [сайт]. — URL: <https://urait.ru/bcode/448239> (дата обращения: 23.06.2020).

2. Видин, Ю. В. Теоретические основы теплотехники. Тепломассообмен: Учебное пособие / Видин Ю.В., Казаков Р.В., Колосов В.В. - Краснояр.:СФУ, 2015. - 370 с.: ISBN 978-5-7638-3302-7. - Текст : электронный. - URL: <https://znanium.com/catalog/product/967810> (дата обращения: 29.09.2020). – Режим доступа: по подписке.

3. Новоселова, Ю. Н. Теплоснабжение с основами теплотехники : учебное пособие / Ю. Н. Новоселова, Ю. А. Морева. - Магнитогорск : МГТУ, 2014. - 86 с. : ил., табл., схемы. - URL: <https://magtu.informsystema.ru/uploader/fileUpload?name=1107.pdf&show=dcatalogues/1/1120321/1107.pdf&view=true> (дата обращения: 14.05.2020). - Макрообъект. - Текст : электронный. - Имеется печатный аналог.

#### **в) Методические указания:**

1. Трубицына, Г.Н. Методические указания и контрольные задания по дисциплине “Тепломассообмен” : метод. указания к выполнению контрольных работ / Г.Н. Трубицына, И.В.Сикерин; Магнитогорский гос. технический ун-т им. Г.И. Носова. – Магнитогорск: МГТУ им. Г.И. Носова, 2011. – 28с.: ил. - Текст: непосредственный.

## г) Программное обеспечение и Интернет-ресурсы

### Программное обеспечение

Наименование ПО	№ договора	Срок действия лицензии
MS Windows 7 Professional(для классов)	Д-1227-18 от 08.10.2018	11.10.2021
MS Office 2007 Professional	№ 135 от 17.09.2007	бессрочно
7Zip	свободно распространяемое ПО	бессрочно
Adobe Reader	свободно распространяемое ПО	бессрочно
FAR Manager	свободно распространяемое ПО	бессрочно
Браузер Mozilla Firefox	свободно распространяемое ПО	бессрочно
Браузер Yandex	свободно распространяемое ПО	бессрочно

### Профессиональные базы данных и информационные справочные системы

Название курса	Ссылка
Национальная информационно-аналитическая система – Российский индекс научного цитирования (РИНЦ)	URL: <a href="https://elibrary.ru/project_risc.asp">https://elibrary.ru/project_risc.asp</a>
Поисковая система Академия Google (Google Scholar)	URL: <a href="https://scholar.google.ru/">https://scholar.google.ru/</a>
Информационная система - Единое окно доступа к информационным ресурсам	URL: <a href="http://window.edu.ru/">http://window.edu.ru/</a>
Российская Государственная библиотека. Каталоги	<a href="https://www.rsl.ru/ru/4readers/catalogues/">https://www.rsl.ru/ru/4readers/catalogues/</a>
Электронные ресурсы библиотеки МГТУ им. Г.И. Носова	<a href="http://magtu.ru:8085/marcweb2/Default.asp">http://magtu.ru:8085/marcweb2/Default.asp</a>
Международная наукометрическая реферативная и полнотекстовая база данных научных изданий «Web of science»	<a href="http://webofscience.com">http://webofscience.com</a>
Международная реферативная и полнотекстовая справочная база данных научных изданий	<a href="http://scopus.com">http://scopus.com</a>
Международная база полнотекстовых журналов Springer Journals	<a href="http://link.springer.com/">http://link.springer.com/</a>
Международная коллекция научных протоколов по различным отраслям знаний	<a href="http://www.springerprotocols.com/">http://www.springerprotocols.com/</a>
Международная база научных материалов в области физических наук и инженерии	<a href="http://materials.springer.com/">http://materials.springer.com/</a>
Международная база справочных изданий по всем отраслям знаний	<a href="http://www.springer.com/references">http://www.springer.com/references</a>

## 9 Материально-техническое обеспечение дисциплины

Материально-техническое обеспечение дисциплины включает:

Тип и название аудитории	Оснащение аудитории
Лекционные аудитории	Мультимедийные средства хранения, передачи и представления информации (интерактивная доска в комплекте с проектором и компьютером). Демонстрационные стенды, плакаты, наглядные пособия.
Помещения для самостоятельной работы	Персональные компьютеры с пакетом MS Office, выходом в Интернет и с доступом в электронную информационно-образовательную среду университета.
Аудитории для практических занятий, групповых индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации	Демонстрационные стенды, плакаты, наглядные пособия
Помещения для хранения и профилактического обслуживания учебного оборудования	Шкафы и стеллажи для хранения учебно-методической документации, учебного оборудования и учебно-наглядных пособий; инструменты и оборудование для обслуживания