

МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
СТАРООСКОЛЬСКИЙ ТЕХНОЛОГИЧЕСКИЙ ИНСТИТУТ ИМ. А.А. УГАРОВА
(филиал) федерального государственного автономного образовательного учреждения
высшего образования
«Национальный исследовательский технологический университет «МИСИС»
СТИ НИТУ «МИСИС»

Рабочая программа утверждена
решением Ученого совета
СТИ НИТУ «МИСИС»
от «24» июня 2025 г.
протокол № 26

Рабочая программа дисциплины

Теплотехника

Закреплена за кафедрой	Кафедра металлургии и металловедения им. С.П. Угаровой
Направление подготовки	13.03.01 Теплоэнергетика и теплотехника
Профиль	Тепломассообменные процессы и оборудование при производстве металлизированного сырья
Квалификация	Бакалавр
Форма обучения	<u>Очная</u>
Общая трудоемкость	5 ЗЕТ

Часов по учебному плану	<u>180</u>
в том числе:	
аудиторные занятия	<u>51</u>
самостоятельная работа	<u>93</u>
часов на контроль	<u>36</u>

Формы контроля в семестрах:
Экзамен 4

Распределение часов дисциплины по семестрам

Семестр	4		Итого	
Вид занятий	УП	РП	УП	РП
Лекции	17	17	17	17
Лабораторные	17	17	17	17
Практические	17	17	17	17
Контактная работа	51	51	51	51
Сам. работа	93	93	93	93
Часы на контроль	36	36	36	36
Итого:	180	180	180	180

Год набора 2023.
В редакции 2025 г.

Программу составил(и):
доцент, кандидат технических наук
Черменев Евгений Александрович
Должность, уч. ст., уч. зв./ИО полностью


подпись

Рабочая программа дисциплины

Теплотехника
наименование

Разработана в соответствии с ОС ВО НИТУ МИСИС:
Самостоятельно устанавливаемый образовательный стандарт высшего образования - бакалавриат,
Федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образования «Национальный исследовательский технологический университет «МИСИС» по направлению подготовки 13.03.01 Теплоэнергетика и теплотехника(приказ от 05.03.2020 г. № 95о.в.)

Составлена на основании учебного плана 2023 года набора:

13.03.01 Теплоэнергетика и теплотехника

Профиль: Тепломассообменные процессы и оборудование при производстве металлизированного сырья, утвержденного
Ученым советом СТИ НИТУ «МИСИС» 27.06.2024 г., протокол № 16.

Рабочая программа одобрена на заседании кафедры

Металлургии и металловедения им. С.П. Угаровой
наименование кафедры

Протокол от « 05 » июня 2025 г. № 8

Зав. кафедрой ММ им. С.П. Угаровой
подпись/наименование кафедры

« 05 » июня 2025 г.


подпись

А.В. Сазонов
И.О. Фамилия

Руководитель ОПОП ВО
заведующий кафедрой ММ им. С.П. Угаровой
должность, уч. ст., уч. зв.

« 05 » июня 2025 г.


подпись

А.В. Сазонов
И.О. Фамилия

1. ЦЕЛИ ОСВОЕНИЯ

Цель освоения дисциплины – теоретически и практически обучить будущих специалистов методам получения и преобразования энергии, расчетам потоков жидкости и газа в такой степени, чтобы они могли выбирать и эксплуатировать необходимое оборудование в областях металлургии и теплоэнергетики при максимальной экономии топливно-энергетических ресурсов и материалов, интенсификации технологических процессов и защите окружающей среды.

Задачи дисциплины:

- овладение студентами основами термодинамического анализа рабочих процессов в тепловых машинах, определение параметров их работы, тепловой эффективности, проведение термодинамического анализа циклов тепловых машин с целью оптимизации их рабочих характеристик и максимизации КПД.
- изучение основных практических приложений по динамике идеальных и вязких жидкостей и газов;
- получение обучающимися основ знаний в области устройств для обработки, подачи и перемещения жидкостей, необходимых для дальнейшего изучения специальных дисциплин и практической деятельности по специальности.

2. МЕСТО В СТРУКТУРЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ

Цикл (раздел) ОП:	Б1.В.
2.1	Требования к предварительной подготовке обучающегося:
2.1.1	математика
2.1.2.	физика
2.2	Дисциплины (модули) и практики, для которых освоение данной дисциплины (модуля) необходимо как предшествующее:
2.2.1	Методы и аппараты очистки газов и воды
2.2.2	Низкотемпературные технологические процессы и установки
2.2.3	Тепломассообменное оборудование предприятий
2.2.4	Гидрогазодинамика / Гидродинамика двухфазных систем
2.2.5	Технологические энергоносители предприятий
2.2.6	Выполнение и защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к процедуре защиты и процедуру защиты

3. ИНДИКАТОРЫ ФОРМИРОВАНИЯ КОМПЕТЕНЦИЙ, СОВМЕЩЕННЫЕ С РЕЗУЛЬТАТАМИ ОБУЧЕНИЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ

УК-6: способен управлять своим временем, осознавать необходимость, выстраивать и реализовывать траекторию саморазвития на основе принципов образования в течение всей жизни	
Знать:	УК-6-31 основные принципы самоорганизации и самообразования, методы и способы получения информации, необходимой для саморазвития в течение всей жизни УК-6-32 методы эффективного планирования времени
Уметь:	УК-6-У1 организовать свое время, необходимое для учебы и самообразования; самостоятельно критически мыслить, применять методы и средства познания для решения задач профессионального характера УК-6-У2 определять задачи саморазвития и профессионального роста, распределять их по значимости и актуальности для текущего периода обучения
Владеть:	УК-6-В1 навыками самостоятельной работы УК-6-В2 методами управления временем при выполнении конкретных задач, проектов, при достижении поставленных целей
ОПК-2: способен применять соответствующий физико-математический аппарат, методы анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования, знания фундаментальных наук при решении профессиональных задач	
Знать:	ОПК-2-31 основные понятия теоретической термодинамики, свойства и параметры состояния термодинамических систем, законы термодинамики и законы преобразования энергии. ОПК-2-32 основные законы гидравлики, методы теоретического и экспериментального исследования процессов статики и динамики жидкостей и газов.
Уметь:	ОПК-2-У1 применять методы математического анализа при решении инженерных задач, выявлять физическую сущность явлений и процессов в тепловых и гидравлических машинах, выполнять применительно к ним простые технические расчеты. ОПК-2-У2 обосновывать практические инженерные решения по транспорту жидкостей и газов в трубопроводах и каналах, по изменению характера их движения в камерах котельных агрегатов, по выбору оборудования для эвакуации продуктов сгорания.
Владеть:	ОПК-2-В1 методами анализа эффективности термодинамических процессов в области теплоэнергетики ОПК-2-В2 методами расчета потоков жидкости и газа.
ОПК-3: способен демонстрировать применение основных способов получения, преобразования, транспорта и использования теплоты в теплотехнических установках и системах, знания экономических, организационных и управленческих вопросов, таких как: управление проектами, рисками и изменениями	

Знать:	ОПК-3-31 физические основы процессов преобразования и передачи энергии; терминологию, теорию, способы получения, передачи и использования энергии в технических системах; ОПК-3-32 теплотехнические системы, преобразующие тепловую энергию в другие её виды; основные принципы расчёта энергосистем и подходы к оценке их эффективности
Уметь:	ОПК-3-У1 использовать знание теплофизических свойств рабочих тел при расчетах теплотехнических установок и систем ОПК-3-У2 применять знания основ термодинамики для расчетов термодинамических процессов, циклов и их показателей
Владеть:	ОПК-3-В1 навыками термодинамических расчётов тепловых установок и систем; навыками элементарного анализа циклов теплотехнического оборудования; ОПК-3-В2 методиками определения параметров рабочих тел теплотехнических систем
ПК-2: проведение научно-исследовательских и опытно-конструкторских работ	
Знать:	ПК-2-31 конструкции современного энергетического оборудования ПК-2-32 методы и законы физического моделирования теплотехнических систем
Уметь:	ПК-2-У1 разрабатывать варианты организации энергосберегающих решений по эксплуатации теплоэнергетического оборудования, оценивать результаты их реализации; проводить научно-исследовательские работы по отдельным разделам ПК-2-У2 применять знания в области технической термодинамики и механики жидкости и газов для подготовки предложений по совершенствованию оборудования
Владеть:	ПК-2-В1 способами выполнения исследовательских работ в области теплотехники с целью анализа термодинамических процессов в теплотехнических устройствах и транспорта жидкостей и газов в трубопроводах и каналах

4. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ						
Код занятия	Наименование разделов и тем /вид занятия/	Семестр	Количество часов	Компетенции	Литература и электронные ресурсы	Примечание
	Раздел 1 Техническая термодинамика					
1.1	Введение. Цель и задачи курса. Основные понятия и определения. Термодинамическая система. Параметры состояния. Уравнение состояния и термодинамический процесс. Смесь идеальных газов. /Лек/	4	2	ОПК-2-31 ОПК-2-У1 ОПК-2-В1 ОПК-3-31 ОПК-3-32 ОПК-3-У2 ПК-2-31 ПК-2-У2	Л 1.1 Л 1.2 Л 1.3 Л 1.4 Л 2.1 Л 2.2 Л 2.6	
1.2	Параметры состояния рабочего тела. Основные газовые законы. /Пр/	4	2	ОПК-2-31 ОПК-2-У1 ОПК-2-В1 ОПК-3-31 ОПК-3-У1 ОПК-3-У2 ОПК-3-В1 ОПК-3-В2 ПК-2-У1 ПК-2-У2	Л 1.1 Л 1.2 Л 2.4	
1.3	Рабочее тело в тепловых машинах. Универсальное состояние идеального газа. Подготовка к практическому занятию. Выполнение домашнего задания. /Ср/	4	9	УК-6-31 УК-6-У1 УК-6-В1 ОПК-3-32 ОПК-3-В1 ПК-2-У1	Л 1.1 Л 2.4 Л 3.2 Л 3.3	
1.4	Первое начало термодинамики. Теплота и работа. Внутренняя энергия. Теплоемкость газа. Термодинамические процессы в идеальном газе. /Лек/	4	2	ОПК-2-31 ОПК-2-У1 ОПК-2-В1 ОПК-3-31 ОПК-3-32 ОПК-3-У2 ПК-2-31 ПК-2-У2	Л 1.1 Л 1.2 Л 1.3 Л 1.4 Л 2.1 Л 2.2 Л 2.6 Э 1	

1.5	Определение отношения молярных теплоёмкостей газа $\gamma = C_p / C_v$ методом адиабатического расширения. /Лаб/	4	2	УК-6-У1 УК-6-В1 ОПК-2-31 ОПК-2-В1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л 3.2 Л 2.4 Л 2.5	
1.6	Основные термодинамические процессы. /Пр/	4	2	ОПК-2-31 ОПК-2-У1 ОПК-2-В1 ОПК-3-31 ОПК-3-У1 ОПК-3-У2 ОПК-3-В1 ОПК-3-В2 ПК-2-У1 ПК-2-У2	Л 1.1 Л 1.2 Л 2.4	
1.7	Тепловая диаграмма в pV - и TS - координатах. Подготовка к лабораторному и практическому занятиям. Выполнение домашнего задания. /Ср/	4	12	УК-6-31 УК-6-У1 УК-6-В1 ОПК-3-32 ОПК-3-В1 ПК-2-У1	Л 1.1 Л 2.4 Л 3.2 Л 3.3	
1.8	Основные положения второго закона термодинамики. Круговые процессы. Прямой цикл С. Карно. Энтропия. Циклы поршневых двигателей внутреннего сгорания. /Лек/	4	2	ОПК-2-31 ОПК-2-У1 ОПК-2-В1 ОПК-3-31 ОПК-3-32 ОПК-3-У2 ПК-2-31 ПК-2-У2	Л 1.1 Л 1.2 Л 1.3 Л 1.4 Л 2.1 Л 2.2 Л 2.6 Э 2 Э 4	
1.9	Циклы основных энергетических процессов. /Пр/	4	3	ОПК-2-31 ОПК-2-У1 ОПК-2-В1 ОПК-3-31 ОПК-3-У1 ОПК-3-У2 ОПК-3-В1 ОПК-3-В2 ПК-2-У1 ПК-2-У2	Л 1.1 Л 1.2 Л 2.4	
1.10	Обратный цикл Карно. Подготовка к практическому занятию. Выполнение домашнего задания. /Ср/	4	10	УК-6-31 УК-6-У1 УК-6-В1 ОПК-3-32 ОПК-3-В1 ПК-2-У1	Л 1.1 Л 2.4 Л 3.2 Л 3.3	
1.11	Реальные газы и пары. Уравнение Ван-дер-Ваальса. Фазовый переход. Термодинамические диаграммы состояния веществ. Влажный воздух. /Лек/	4	2	ОПК-2-31 ОПК-2-У1 ОПК-2-В1 ОПК-3-31 ОПК-3-32 ОПК-3-У2 ПК-2-31 ПК-2-У2	Л 1.1 Л 1.2 Л 1.3 Л 1.4 Л 2.1 Л 2.2 Л 2.6	
1.12	Изучение свойств влажного воздуха и методов контроля его параметров. /Лаб/	4	3	УК-6-31 УК-6-У1 УК-6-В1 ОПК-2-31 ОПК-2-В1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л 3.2 Л 2.4 Л 2.5	

1.13	Истечение и дросселирование газов и паров. Практическое использование процесса дросселирования. Подготовка к лабораторному занятию. /Ср/	4	10	УК-6-31 УК-6-У1 УК-6-В1 ОПК-3-32 ОПК-3-В1 ПК-2-У1	Л 1.1 Л 2.4 Л 3.2 Л 3.3 Э 3	
	Раздел 2 Механика жидкости и газа					
2.1	Основные понятия МЖГ. Физические свойства жидкостей и газов. /Лек/	4	1	ОПК-2-32 ОПК-2-У2 ОПК-2-В2 ПК-2-31 ПК-2-У2	Л 1.5 Л 1.6 Л 2.5 Э 5	
2.2	Основные физические свойства жидкостей и газов: плотность, температурное расширение, вязкость. /Пр/	4	2	ОПК-2-32 ОПК-2-У2 ОПК-2-В2 ОПК-3-У2 ОПК-3-В2 ПК-2-У2	Л 3.1 Л 2.3 Л 1.5 Л 1.6 Л 2.5	
2.3	Предмет механики жидкости и газа. Примеры гидромеханических задач из различных отраслей техники. Гипотеза сплошности. Подготовка к практическому занятию. Выполнение домашнего задания./Ср/	4	10	УК-6-31 УК-6-У1 УК-6-В1 УК-6-В2 ОПК-3-32 ОПК-3-В1 ПК-2-У1	Л 1.5 Л 1.6 Л 3.1 Л 3.2 Л 3.3	
2.4	Элементы гидростатики и кинематики сплошной среды. /Лек/	4	2	ОПК-2-32 ОПК-2-У2 ОПК-2-В2 ПК-2-31 ПК-2-У2	Л 1.5 Л 1.6 Л 2.5	
2.5	Основы гидростатики. /Пр/	4	2	ОПК-2-32 ОПК-2-У2 ОПК-2-В2 ОПК-3-У2 ОПК-3-В2 ПК-2-У2	Л 3.1 Л 2.3 Л 1.5 Л 1.6 Л 2.5	
2.6	Изучение приборов и методов определения давления. /Лаб/	4	2	ОПК-2-32 ОПК-2-У2 ОПК-2-В2 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л 3.2 Л 2.4 Л 2.5	
2.7	Приборы для измерения давления в жидкостях и газах. Подготовка к лабораторному и практическому занятиям. Выполнение домашнего задания. /Ср/	4	10	УК-6-31 УК-6-У1 УК-6-В1 УК-6-В2 ОПК-3-32 ОПК-3-В1 ПК-2-У1	Л 1.5 Л 1.6 Л 3.1 Л 3.2 Л 3.3	
2.8	Виды движения жидкости. Уравнение Эйлера. Уравнение Бернулли. /Лек/	4	2	ОПК-2-32 ОПК-2-У2 ОПК-2-В2 ПК-2-31 ПК-2-У2	Л 1.5 Л 1.6 Л 2.5 Э 6	
2.9	Применение уравнения Бернулли для гидравлических расчетов. /Пр/	4	2	ОПК-2-32 ОПК-2-У2 ОПК-2-В2 ОПК-3-У2 ОПК-3-В2 ПК-2-У2	Л 3.1 Л 2.3 Л 1.5 Л 1.6 Л 2.5	
2.10	Иллюстрация уравнения Бернулли для сложного трубопровода, диаграмма напор-	4	4	ОПК-2-32 ОПК-2-У2	Л 3.2 Л 2.4	

	ров. /Лаб/			ОПК-2-В2 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л 2.5	
2.11	Вывод уравнения Эйлера для движения идеальной жидкости. Подготовка к лабораторному и практическому занятиям. Выполнение домашнего задания. /Ср/	4	10	УК-6-31 УК-6-У1 УК-6-В1 ОПК-3-32 ОПК-3-В1 ПК-2-У1	Л 1.5 Л 1.6 Л 3.1 Л 3.2 Л 3.3	
2.12	Режимы движения жидкости. Гидравлические сопротивления. Гидравлический расчет трубопроводов /Лек/	4	2	ОПК-2-32 ОПК-2-У2 ОПК-2-В2 ПК-2-31 ПК-2-У2	Л 1.5 Л 1.6 Л 2.5 Э 7	
2.13	Расчет потерь давления на трение и местные сопротивления. /Пр/	4	2	ОПК-2-32 ОПК-2-У2 ОПК-2-В2 ОПК-3-У2 ОПК-3-В2 ПК-2-У2	Л 3.1 Л 2.3 Л 1.5 Л 1.6 Л 2.5	
2.14	Исследование характеристик трубопроводов при различных режимах течения. /Лаб/	4	2	ОПК-2-32 ОПК-2-У2 ОПК-2-В2 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л 3.2 Л 2.4 Л 2.5	
2.15	Зависимость коэффициента местного сопротивления от числа Рейнольдса и геометрических параметров. Подготовка к лабораторному и практическому занятиям. Выполнение домашнего задания. /Ср/	4	10	УК-6-31 УК-6-У1 УК-6-В1 ОПК-3-32 ОПК-3-В1 ПК-2-У1	Л 1.5 Л 1.6 Л 3.1 Л 3.2 Л 3.3	
2.16	Истечение жидкости через отверстия и насадки. Теория подобия и моделирования. /Лек/	4	2	ОПК-2-32 ОПК-2-У2 ОПК-2-В2 ПК-2-31 ПК-2-У2	Л 1.5 Л 1.6 Л 2.5 Э 8	
2.17	Истечение из отверстий и насадок различной формы. /Пр/	4	2	ОПК-2-32 ОПК-2-У2 ОПК-2-В2 ОПК-3-У2 ОПК-3-В2 ПК-2-У2	Л 3.1 Л 2.3 Л 1.5 Л 1.6 Л 2.5	
2.18	Определение коэффициента истечения из насадок различной формы. /Лаб/	4	4	ОПК-2-32 ОПК-2-У2 ОПК-2-В2 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л 3.2 Л 2.4 Л 2.5	
2.19	Связь между критериями подобия. Основная теорема теории подобия. Принципы физического моделирования. Подготовка к лабораторному и практическому занятиям. Выполнение домашнего задания. /Ср/	4	12	УК-6-31 УК-6-У1 УК-6-В1 УК-6-В2 ОПК-3-32 ОПК-3-В1 ПК-2-У1	Л 1.5 Л 1.6 Л 3.1 Л 3.2 Л 3.3	
	Часы на контроль /Контроль/	4	36	УК-6-31 УК-6-У1 УК-6-В1 УК-6-В2 ОПК-2-31 ОПК-2-32 ОПК-2-У1 ОПК-2-У2	Л 1.1 Л 1.2 Л 1.3 Л 1.4 Л 1.5 Л 1.6 Л 2.1 Л 2.2	

				ОПК-2-B1 ОПК-2-B2 ОПК-3-31 ОПК-3-32 ОПК-3-У1 ОПК-3-У2 ОПК-3-B1 ОПК-3-B2 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-B1	Л 2.5 Л 2.6	
--	--	--	--	--	----------------	--

5. ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ МАТЕРИАЛОВ

5.1. Вопросы для самостоятельной подготовки к экзамену (зачёту с оценкой)

1. Какие условия необходимо соблюдать, чтобы термодинамический процесс был обратимым? Что является причиной необратимости реальных термодинамических процессов? (УК-6-31; УК-6-У1; УК-6-B1; ОПК-2-31; ОПК-2-У1; ОПК-2-B1; ОПК-3-31; ОПК-3-У1; ОПК-3-B2; ПК-2-У1; ПК-2-У2)
2. Почему внутреннюю энергию, энтальпию и энтропию рабочего тела называют параметрами или функциями состояния, а теплоту и работу функциями процесса? УК-6-B1; УК-6-B2; ОПК-2-31; ОПК-2-У1; ОПК-2-B1; ОПК-3-31; ОПК-3-У1; ОПК-3-B2)
3. В чем сущность 1-го закона термодинамики? Напишите уравнение первого закона термодинамики, объясните входящие в него величины. (УК-6-У1; УК-6-B1; ОПК-2-31; ОПК-2-У1; ОПК-2-B1; ОПК-3-31; ОПК-3-У1; ОПК-3-B2; ПК-2-У1; ПК-2-У2)
4. В чем сущность второго закона термодинамики? (УК-6-31; УК-6-B1; ОПК-2-31; ОПК-2-У1; ОПК-2-B1; ОПК-3-31; ОПК-3-У1; ОПК-3-B2; ПК-2-У1; ПК-2-У2)
5. Приведите основные формулировки второго закона термодинамики и дайте его аналитическое выражение для обратимых и необратимых процессов. Покажите, что цикл Карно является наиболее выгодным. (УК-6-31; УК-6-У1; УК-6-B1; УК-6-B2; ОПК-2-31; ОПК-2-У1; ОПК-2-B1; ОПК-3-31; ОПК-3-У1; ОПК-3-B2; ПК-2-У1; ПК-2-У2)
6. Виды теплоемкостей. Напишите уравнение количества теплоты через среднюю теплоемкость. (УК-6-B1; ОПК-2-31; ОПК-2-У1; ОПК-2-B1; ОПК-3-31; ОПК-3-У1; ОПК-3-B2)
7. Приведите уравнение работы в произвольном процессе и покажите, что работа является функцией процесса. (УК-6-У1; УК-6-B1; УК-6-B2; ОПК-2-31; ОПК-2-У1; ОПК-2-B1; ОПК-3-31; ОПК-3-У1)
8. Приведите определение идеального и реального газа. Основные законы идеальных газов. (УК-6-У1; УК-6-B1; ОПК-2-31; ОПК-2-У1; ОПК-2-B1; ОПК-3-31; ОПК-3-У1; ОПК-3-B2)
9. Приведите определение удельной газовой постоянной и универсальной газовой постоянной, в каких единицах они выражаются и физический смысл газовой постоянной. (УК-6-У1; УК-6-B1; ОПК-2-31; ОПК-2-У1; ОПК-2-B1; ОПК-3-31; ОПК-3-У1; ОПК-3-B2)
10. Что такое теплоемкость при постоянном давлении и теплоемкость при постоянном объеме? Почему теплоемкость газа при постоянном давлении больше теплоемкости при постоянном объеме? (УК-6-У1; УК-6-B1; ОПК-2-31; ОПК-2-У1; ОПК-2-B1; ОПК-3-31; ОПК-3-У1; ОПК-3-B2)
11. Изобразите в диаграммах PV и TS процесс парообразования для водяного пара и объясните характерные области, линии и точки, нанесенные на них. (УК-6-У1; УК-6-B1; УК-6-B2; ОПК-2-31; ОПК-2-У1; ОПК-2-B1; ОПК-3-31; ОПК-3-У1; ОПК-3-У2; ОПК-3-32; ПК-2-31; ПК-2-B1)
12. Чем характерны критическая и тройная точки? Каковы значения их параметров для воды? (УК-6-31; УК-6-B1; ОПК-2-31; ОПК-2-У1; ОПК-2-B1; ОПК-3-31; ОПК-3-У1; ПК-2-31; ПК-2-B1)
13. Какой пар называется сухим насыщенным? Изобразите на диаграммах PV, TS и hS обратимый адиабатный процесс расширения перегретого пара до состояния сухого насыщенного пара. Дайте необходимые пояснения. (УК-6-B1; УК-6-B2; ОПК-2-31; ОПК-2-У1; ОПК-2-B1; ОПК-3-31; ОПК-3-У1; ОПК-3-B2; ОПК-3-32; ПК-2-У1; ПК-2-У2)
14. Изобразите на диаграммах PV, TS и hS изобарный процесс нагревания влажного насыщенного водяного пара до состояния перегретого пара. Дайте необходимые пояснения. (УК-6-B1; УК-6-B2; ОПК-2-31; ОПК-2-У1; ОПК-2-B1; ОПК-3-31; ОПК-3-У1; ОПК-3-У2; ОПК-3-B1; ОПК-3-32; ПК-2-31; ПК-2-У1; ПК-2-У2)
15. Изобразите теоретическую индикаторную диаграмму поршневого компрессора для случая изотермического и адиабатного сжатия. Покажите на ней площади, которыми изображаются работы наполнения, сжатия и выталкивания. Для чего применяется охлаждение компрессора? (УК-6-B1; УК-6-B2; ОПК-2-31; ОПК-2-У1; ОПК-2-B1; ОПК-3-31; ОПК-3-У1; ОПК-3-У2; ОПК-3-B1; ОПК-3-32; ПК-2-31; ПК-2-У1; ПК-2-У2)
16. Изобразите идеальный цикл двигателя внутреннего сгорания с изобарным подводом тепла в PV и TS диаграммах. От чего зависит к.п.д. этого цикла? (УК-6-B1; УК-6-B2; ОПК-2-31; ОПК-2-У1; ОПК-2-B1; ОПК-3-31; ОПК-3-У1; ОПК-3-У2; ОПК-3-B1; ПК-2-31)
17. Изобразите идеальный цикл двигателя внутреннего сгорания со смешанным подводом тепла в PV и TS диаграммах. От чего зависит к.п.д. этого цикла УК-6-B1 УК-6-B2 ОПК-2-31; ОПК-2-У1; ОПК-2-B1; ОПК-3-31; ОПК-3-

У1; ОПК-3-У2 ОПК-3-В1 ПК-2-31

18. Как влияют начальные и конечные параметры на термический КПД цикла Ренкина? (УК-6-У1; УК-6-В1; УК-6-В2; ОПК-2-31; ОПК-2-У1; ОПК-2-В1; ОПК-3-31; ОПК-3-У1; ОПК-3-У2; ОПК-3-В1; ПК-2-31; ПК-2-У1; ПК-2-У2; ПК-2-В1)
19. Изобразите идеальный цикл двигателя внутреннего сгорания с изохорным подводом тепла в PV и TS диаграммах. От чего зависит к.п.д. этого цикла. (УК-6-В1; УК-6-В2; ОПК-2-31; ОПК-2-У1; ОПК-2-В1; ОПК-3-31; ОПК-3-У1; ОПК-3-У2; ОПК-3-В1; ПК-2-31)
20. Цикл газотурбинной установки с подводом теплоты при постоянном объеме. (УК-6-31; УК-6-У1; УК-6-В1; ОПК-2-31; ОПК-2-У1; ОПК-2-В1; ОПК-3-31; ОПК-3-У1; ОПК-3-У2; ОПК-3-В1; ПК-2-31; ПК-2-В1)
21. Цикл газотурбинной установки с подводом теплоты при постоянном давлении. (УК-6-31; УК-6-У1; УК-6-В1; ОПК-2-31; ОПК-2-У1; ОПК-2-В1; ОПК-3-31; ОПК-3-У1; ОПК-3-У2; ОПК-3-В1; ПК-2-31; ПК-2-В1)
22. Сравнение циклов газотурбинных установок. (УК-6-31; УК-6-У1; УК-6-В1; УК-6-В2; ОПК-2-31; ОПК-2-У1; ОПК-2-В1; ОПК-3-31; ОПК-3-У1; ОПК-3-У2; ОПК-3-В1; ОПК-3-32; ПК-2-31; ПК-2-У1; ПК-2-У2)
23. Сравнение циклов двигателей внутреннего сгорания. (УК-6-31; УК-6-В1; УК-6-В2; ОПК-2-31; ОПК-2-У1; ОПК-2-В1; ОПК-3-31; ОПК-3-У1; ОПК-3-У2; ОПК-3-В1; ОПК-3-32; ПК-2-31; ПК-2-У1; ПК-2-У2)
24. Структура и особенности жидкого и газообразного состояния. Гипотеза сплошности. Предмет и методы МЖГ. (УК-6-31; УК-6-В1; ОПК-2-32; ОПК-2-У2; ОПК-2-В2)
25. Основные физические свойства жидкости и газа (текучесть, плотность, сжимаемость, температурное расширение, поверхностное натяжение). (УК-6-У1; УК-6-В1; ОПК-2-32; ОПК-2-У2; ОПК-2-В2; ПК-2-У1)
26. Закон вязкого трения И. Ньютона. Вязкость. Свойства газов. Понятие об идеальной жидкости. (УК-6-В1; ОПК-2-32; ОПК-2-У2; ОПК-2-В2)
27. Основы кинематики и динамики жидкости. Классификация движений. (УК-6-В1; ОПК-2-32; ОПК-2-У2; ОПК-2-В2)
28. Уравнение неразрывности для сжимаемой и несжимаемой жидкости. Средняя скорость. (УК-6-У1; УК-6-В1; УК-6-В2; ОПК-2-32; ОПК-2-У2; ОПК-2-В2; ПК-2-31; ПК-2-У1; ПК-2-У2)
29. Силы, действующие в жидкости. Гидростатическое давление и его свойства. Давление абсолютное, избыточное и разрежение. (УК-6-31; УК-6-В1; ОПК-2-32; ОПК-2-У2; ОПК-2-В2)
30. Равновесие жидкости под действием силы тяжести. Распределение давления по глубине. (УК-6-31; УК-6-В1; ОПК-2-32; ОПК-2-У2; ОПК-2-В2; ПК-2-31; ПК-2-У1; ПК-2-У2)
31. Измерение давления высотой столба жидкости. Приборы для измерения давления. (УК-6-В1; ОПК-2-32; ОПК-2-У2; ОПК-2-В2)
32. Режимы движения жидкости. Критерий Рейнольдса и его критические значения. Основные гидравлические элементы потока: живое сечение, средняя скорость, гидравлический радиус, смоченный периметр, расход. (УК-6-У1; УК-6-В1; ОПК-2-32; ОПК-2-У2; ОПК-2-В2; ПК-2-В1)
33. Вывод уравнения Эйлера для движения идеальной жидкости. Уравнение Эйлера как выражение закона сохранения импульса (или принципа Д. Аламбера) для движущейся сплошной невязкой среды. (УК-6-31; УК-6-В1; УК-6-У1; УК-6-В1; УК-6-В2; ОПК-2-32; ОПК-2-У2; ОПК-2-В2; ОПК-3-32; ПК-2-В1)
34. Уравнение Д. Бернулли для идеальной жидкости. Энергетический и гидравлический смысл. (УК-6-У1; УК-6-В1; УК-6-В1; УК-6-В2; ОПК-2-32; ОПК-2-У2; ОПК-2-В2; ОПК-3-32; ПК-2-В1)
35. Уравнение Д. Бернулли для потока реальной жидкости. Энергетический и гидравлический смысл. (УК-6-У1; УК-6-В1; УК-6-В1; УК-6-В2; ОПК-2-32; ОПК-2-У2; ОПК-2-В2; ОПК-3-32; ПК-2-У1; ПК-2-У2; ПК-2-В1)
36. Уравнение Д. Бернулли в единицах давления. Правила применения уравнения Бернулли. (УК-6-У1; УК-6-В1; УК-6-В1; УК-6-В2; ОПК-2-32; ОПК-2-У2; ОПК-2-В2; ОПК-3-32; ПК-2-31; ПК-2-В1)
37. Методы и приборы для измерения скорости и расхода, их классификация. (УК-6-В1; ОПК-2-32; ОПК-2-У2; ОПК-2-В2; ПК-2-31; ПК-2-В1)
38. Потери энергии при движении жидкости. Потери давления по длине. (УК-6-31; УК-6-В1; ОПК-2-32; ОПК-2-У2; ОПК-2-В2; ПК-2-31; ПК-2-У1; ПК-2-У2; ПК-2-В1)
39. Потери давления на местных сопротивлениях. (УК-6-31; УК-6-В1; ОПК-2-32; ОПК-2-У2; ОПК-2-В2; ПК-2-31; ПК-2-У1; ПК-2-У2; ПК-2-В1)
40. Ламинарный режим движения жидкости. Распределение скорости и потери давления при ламинарном движении. (УК-6-У1; УК-6-В1; ОПК-2-32; ОПК-2-У2; ОПК-2-В2; ПК-2-В1)
41. Турбулентный режим движения жидкости. Распределение скорости и потери давления при турбулентном режиме. (УК-6-У1; УК-6-В1; ОПК-2-32; ОПК-2-У2; ОПК-2-В2; ПК-2-В1)
42. Коэффициент трения. Эквивалентная шероховатость. (УК-6-В1; ОПК-2-32; ОПК-2-У2; ОПК-2-В2)
43. Графики Никурадзе и Мурина. (УК-6-В1; ОПК-2-32; ОПК-2-У2; ОПК-2-В2; ПК-2-В1)
44. Истечение жидкости при постоянном напоре из отверстия с острыми кромками. (УК-6-В1; ОПК-2-32; ОПК-2-У2; ОПК-2-В2; ПК-2-У1; ПК-2-У2)
45. Истечение жидкости из насадок и сопел. (УК-6-У1; УК-6-В1; ОПК-2-32; ОПК-2-У2; ОПК-2-В2; ПК-2-У1)
46. Особенности истечения газов. (УК-6-В1; ОПК-2-32; ОПК-2-У2; ОПК-2-В2; ПК-2-У1; ПК-2-У2; ПК-2-В1)
47. Значение теории подобия. Понятие о физическом подобии и моделировании. (УК-6-31; УК-6-У1; УК-6-В1; УК-6-В2; ОПК-2-32; ОПК-2-У2; ОПК-2-В2; ПК-2-31; ПК-2-У1; ПК-2-У2)

5.2. Перечень работ, выполняемых по дисциплине

В семестре 4 по курсу предусмотрены экзамен. По ходу изучения дисциплины обучающийся должен выполнить сле-

дующие работы:

- 1) *Домашнее задание* (УК-6-31;УК-6-У1; УК-6-В2;ОПК-2-31;ОПК-2-32; ОПК-2-У1;ОПК-2-У2;ОПК-2-В1;ОПК-2-В2; ОПК-3-31;ОПК-3-У2;ОПК-3-В1;ОПК-3-В2; ПК-2-У2;ПК-2-В1)

Домашнее задание по теплотехнике содержит в себе задачи, составленные по следующим темам:

- расчёт термодинамического цикла поршневого двигателя внутреннего сгорания
- физические свойства жидкостей; гидростатика;
- гидродинамика; уравнение Бернулли; гидравлические сопротивления;
- истечение жидкостей из отверстий и через насадки;
- расчет трубопроводов

После каждой задачи приведены контрольные вопросы, на которые необходимо ответить в письменном виде. Задачи и теоретические вопросы по вариантам представлены учебно-методическом пособии для выполнения домашних заданий (код Л 3.3). При защите домашнего задания по просьбе преподавателя студент должен дать более подробные пояснения по приведенным вопросам и ходу решения задачи.

- 2) *Выполнение и защита лабораторных работ* (УК-6-У1;ОПК-2-31;ОПК-2-32; ОПК-2-У2;ОПК-2-В1;ОПК-2-В2;ПК-2-У2;ПК-2-В1)

По ходу изучения дисциплины обучающийся должен выполнить шесть лабораторных работ, название которых приведены в разделе 4 настоящей РПД. В лабораторном практикуме (код Л 3.2) подробно изложено теоретическое введение, описание установок, порядок выполнения и обработки результатов эксперимента. Также в практикуме после каждой работы даны контрольные вопросы, выносимые на защиту. Перечень лабораторных установок, необходимых для выполнения работ приведен в разделе 7.1 настоящей РПД.

- 3) *Решение задач на практических занятиях* (ОПК-2-31;ОПК-2-32; ОПК-2-У1;ОПК-2-У2;ОПК-2-В1;ОПК-2-В2;ОПК-3-31;ОПК-3-У1;ОПК-3-У2;ОПК-3-В1;ОПК-3-В2;ПК-2-32;ПК-2-У1;ПК-2-У2)

В учебно-методическом пособии для практических занятий (код Л 2.4 по разделу 1 «Техническая термодинамика» и код Л 3.1 по разделу 2 «Механика жидкости и газа») изложена теория по каждой теме курса применительно к практическим работам, приведен перечень задач, решаемых студентами на практических занятиях. Каждый раздел кроме задач для самостоятельного решения содержит примеры решения типовых задач.

- 4) *Итоговая контрольная работа в виде теста.*

Примерный перечень вопросов для подготовки к контрольному тестированию

Вопросы к тестовому заданию по разделу 1 «Техническая термодинамика»(ОПК-2-31, ОПК-2-У1, ОПК-2-В1, ОПК-3-31, ОПК-3-32, ОПК-3-У2, ПК-2-31,ПК-2-У2, ОПК-2-31, ОПК-2-У1, ОПК-2-В1, ОПК-3-31, ОПК-3-У1, ОПК-3-У2, ОПК-3-В1, ОПК-3-В2, ПК-2-У1, ПК-2-У2)

1. В технической термодинамике тепловой двигатель – источник...
2. Закрытая, открытая термодинамические системы.
3. Чему равен удельный объем газа, если его общий объем V , m^3 , а масса m , кг?
4. Цикл ДВС – это цикл с...
5. Универсальная газовая постоянная.
6. Работа, внутренняя энергия, количество теплоты
7. Массовой, объемная, мольная доли i -го компонента смеси?
8. Какие величины являются функцией процесса, а какие функцией состояния?
9. Степень предварительного расширения ДВС, степень сжатия ДВС.
10. В каком из приведенных ниже процессов все тепло идет на увеличение внутренней энергии?
11. В каком из приведенных ниже процессов с идеальным газом все тепло идет на совершение работы?
12. В каком из приведенных ниже процессов работа полностью затрачивается на увеличение внутренней энергии?
13. Укажите правильное соотношение между c_p и c_v идеальных газов.
14. Как подсчитать изменение внутренней энергии в произвольном термодинамическом процессе?
15. В каком из указанных процессов энтропия увеличивается?
16. Укажите процесс на $p-v$ – диаграмме, соответствующий сжатию газа с показателем $n=1$.
17. Какое из следующих выражений является уравнением изохоры идеального газа?
18. Какое из следующих выражений является уравнением адиабаты идеального газа?
19. Какое из следующих выражений является уравнением изобары идеального газа?
20. Какой из процессов, приведенных на Ts - диаграмме, соответствует расширению идеального газа с показателем $n=k$?
21. Какой из представленных на диаграмме процессов соответствует политропе расширения (сжатия) с определенным показателем политропы n ?
22. Прямой цикл Карно состоит из...
23. Термический КПД цикла определяется соотношением
24. Взято по одному молю гелия, неона и аргона при одинаковой температуре. У какого газа внутренняя энергия самая большая?
25. Какая работа ($D_{ж}$) совершается при изохорном нагревании одного моля идеального газа на t К?
26. Уравнении Ван-дер-Ваальса

27. Области на $p-v$ диаграмме воды и водяного пара.

28. Основные линии t_s и h_s диаграмм.

Вопросы к тестовому заданию по разделу 2 «Механика жидкости и газа» (ОПК-2-32, ОПК-2-У2, ОПК-2-В2, ПК-2-31, ПК-2-У2, ОПК-3-У2, ОПК-3-В2, УК-6-31, УК-6-У1, УК-6-В1, ОПК-3-32, ОПК-3-В1, ПК-2-У1)

1. Какая из этих жидкостей не является капельной?
2. Какая из этих жидкостей не является газообразной?
3. Реальной жидкостью называется жидкость...
4. На какие виды разделяют действующие на жидкость внешние силы?
5. Коэффициент объемного сжатия определяется по формуле...
6. При увеличении температуры силы поверхностного натяжения...
7. Вязкость газа при увеличении температуры...
8. Величина гидростатического давления зависит...
9. Основное уравнение гидростатического давления.
10. Приборы для измерения давления.
11. Гидростатическое давление в точке А, расположенной на глубине h м?
12. Система дифференциальных уравнений равновесия жидкости (Эйлера).
13. Как изменится угол наклона свободной поверхности в цистерне,двигающейся с постоянным ускорением.
14. Давление жидкости, действующее на дно сосуда.
15. Сила, действующая со стороны жидкости на погруженное в нее тело равна...
16. Проведенная через объем жидкости поверхность, во всех точках которой давление одинаково, называется...
17. Площадь поперечного сечения потока, перпендикулярная направлению движения называется...
18. Объем жидкости, протекающий за единицу времени через живое сечение называется...
19. Отношение расхода жидкости к площади живого сечения называется...
20. Маслопровод заполнен по всему сечению трубы. Дано: диаметр трубы d , весовой расход Q_G , плотность ρ . Определите среднюю скорость движения ϑ .
21. Уравнение неразрывности.
22. Элементарная струйка – это...
23. Дифференциальные уравнения Эйлера для движения идеальной жидкости (движения без внутреннего сопротивления).
24. Уравнение Бернулли для реальной и идеальной жидкости.
25. Смысл и название каждого слагаемого в уравнении Бернулли.
26. Потерянная высота характеризует...
27. Уравнение Бернулли для двух различных сечений потока дает взаимосвязь между...
28. Коэффициент Кориолиса.
29. Каков принцип построения линии изменения потенциальной энергии?
30. Чем вызваны местные потери энергии и линейные потери?
31. На какие виды делятся гидравлические сопротивления?
32. При каком режиме движения жидкости в трубопроводе пульсация скоростей и давлений не происходит?
33. Распределение скорости движения жидкости в поперечном сечении трубы при турбулентном и ламинарном режимах?
34. Число Рейнольдса.
35. От чего зависит коэффициент гидравлического трения в различных областях турбулентного режима?
36. Какие трубы имеют наименьшую абсолютную шероховатость?
37. Укажите в порядке возрастания абсолютной шероховатости материалы труб.
38. Основная причина потери напора в местных гидравлических сопротивлениях.
39. Для чего служит формула Вейсбаха-Дарси?
40. Расчет трубопроводов.
41. Скорость истечения жидкости через отверстие.
42. Расход жидкости через отверстие.
43. Коэффициенты, характеризующие истечение жидкости из отверстий и насадок.
44. Расход жидкости и общая потеря напора при подаче жидкости по параллельно соединенным трубопроводам.
45. Расход жидкости и общая потеря напора при подаче жидкости по последовательно соединенным трубопроводам.
46. Физический смысл критериев Рейнольдса, Вебера, Фруда.

Подробное описание оценочных материалов для аттестации обучающихся приведено в ФОМ.

5.3. Оценочные материалы, используемые для экзамена (описание билетов, тестов и т.п.)

Экзаменационный билет включает в себя 2 теоретических вопроса из установленного перечня. Первый вопрос отно-

<p>сится к разделу 1 (техническая термодинамика), второй к разделу 2 (механика жидкости и газа). Билеты хранятся на кафедре ММ им. С.П. Угаровой и утверждены ее заведующим.</p> <p>Пример экзаменационного билета:</p> <p>1. Какие условия необходимо соблюдать, чтобы термодинамический процесс был обратимым? Что является причиной необратимости реальных термодинамических процессов?</p> <p>2. Структура и особенности жидкого и газообразного состояния. Гипотеза сплошности. Предмет и методы МЖГ.</p>				
5.4. Методика оценки освоения дисциплины				
<p><i>Требования к оцениванию обучающегося на экзамене:</i></p> <p><i>отлично:</i></p> <p>студент показывает глубокие, исчерпывающие знания в объеме пройденной программы, уверенно действует по применению полученных знаний на практике, грамотно и логически стройно излагает материал при ответе, умеет формулировать выводы из изложенного теоретического материала, знает дополнительно рекомендованную литературу;</p> <p><i>хорошо:</i></p> <p>студент показывает твердые и достаточно полные знания в объеме пройденной программы, допускает незначительные ошибки при освещении заданных вопросов, правильно действует по применению знаний на практике, четко излагает материал;</p> <p><i>удовлетворительно:</i></p> <p>студент показывает знания в объеме пройденной программы, ответы излагает хотя и с ошибками, но уверенно исправляемыми после дополнительных и наводящих вопросов, правильно действует по применению знаний на практике;</p> <p><i>неудовлетворительно:</i></p> <p>студент допускает грубые ошибки в ответе, не понимает сущности излагаемого вопроса, не умеет применять знания на практике, дает неправильные или неполные ответы на дополнительные и наводящие вопросы.</p> <p><i>неявка:</i></p> <p>обучающийся на экзамен не явился.</p> <p><i>Условия допуска к экзамену по дисциплине</i></p> <p>1) <i>Защита домашнего задания</i></p> <p><i>Зачтено:</i> студент показывает глубокое знание материала, а также основного содержания и новаций лекционного курса по сравнению с учебной литературой: основной и дополнительной.</p> <p><i>Не зачтено:</i> студент не понимает сущности излагаемого вопроса, допускает грубые ошибки при выполнении домашнего задания, дает неполные ответы на дополнительные и наводящие вопросы.</p> <p>2) <i>Выполнение и защита лабораторных работ</i></p> <p><i>Зачтено:</i> студент уверенно применяет на практике полученные знания, грамотно и логически стройно излагает материал, в отчете и при ответе умеет формулировать выводы из проделанных экспериментов с применением теоретических знаний, допускает незначительные ошибки.</p> <p><i>Не зачтено:</i> студент при лабораторных исследованиях не умеет применять полученные знания, допускает грубые ошибки в отчете и при ответе.</p> <p>3) <i>Решение задач на практических занятиях</i></p> <p><i>Зачтено:</i> студент показывает достаточно глубокие знания в объеме пройденной программы, уверенно действует по применению полученных умений на практике, владеет математическим аппаратом, демонстрирует пользование компьютером как средством обработки информационных массивов; при наличии ошибок уверенно исправляет их после дополнительных и наводящих вопросов.</p> <p><i>Не зачтено:</i> студент допускает грубые ошибки в ответе, не понимает сущности излагаемого вопроса, не умеет применять знания на практике, дает неполные или неверные ответы на дополнительные и наводящие вопросы.</p> <p>4) <i>Итоговая контрольная работа в виде теста</i></p> <p><i>Зачтено:</i> количество правильных ответов на 70% и более.</p> <p><i>Не зачтено:</i> правильных ответов менее 70 %.</p>				

6. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ И ИНФОРМАЦИОННОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ				
6.1. Рекомендуемая литература				
6.1.1 Основная литература				
Обозначение	Авторы, составители	Заглавие	Библиотека	Издательство, год
Л 1.1	С.Я. Корницкий, Я.М. Рубинштейн	Общая теплотехника	Электронная библиотечная система «Университетская библиотека» ONLINE URL: http://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=222223	Москва; Ленинград: Гос. энергетическое изд-во, 1952.
Л 1.2	Л.В. Лифенцева;	Теплотехни-	Электронная библиотечная система «Университет-	Кемерово:

	ред. Н.В. Шишкина	ка	ская библиотека» ONLINE URL: https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=141513	КемГУ, 2010.
Л 1.3	Ю.В. Овчинников, С.Л. Елистратов, Ю.И. Шаров	Основы теплотехники	Электронная библиотечная система «Университетская библиотека» ONLINE URL: https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=575262	Новосибирск: НГТУ, 2018.
Л 1.4	В.А. Никитин	Лекции по теплотехнике: конспект лекций	Электронная библиотечная система «Университетская библиотека» ONLINE URL: https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=259242	Оренбург : ОГУ, 2011
Л 1.5	А.А. Андрижиевский	Механика жидкости и газа	Электронная библиотечная система «Университетская библиотека» ONLINE URL: https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=450395	Минск : Вышэйшая школа, 2014
Л 1.6	А.А. Гусев	Механика жидкости и газа	ЭБС Юрайт URL: https://urait.ru/bcode/449821	Москва: Издательство Юрайт, 2020

6.1.2 Дополнительная литература

Обозначение	Авторы, составители	Заглавие	Библиотека	Издательство, год
Л 2.1	В.Л. Ерофеев, П.Д. Семенов, А.С. Пряхин.	Теплотехника	НТБ СТИ НИТУ «МИСИС»	М. : ИКЦ "Академкнига", 2008.
Л 2.2	В.Н. Луканин, М.Г. Шатров, Г.М. Камфер	Теплотехника	НТБ СТИ НИТУ «МИСИС»	М. : Высшая школа, 2003.
Л 2.3	В.Н. Метревели	Сборник задач по курсу гидравлики с решениями	НТБ СТИ НИТУ «МИСИС»	М. : Высшая школа, 2007.
Л 2.4	В.В. Федина, А.С. Тимофеева, Т.В. Никитченко.	Техническая термодинамика	НТБ СТИ НИТУ «МИСИС»	Старый Оскол: "ТНТ", 2014.
Л 2.5	В.С. Калекин, С.Н. Михайлец	Гидравлика и теплотехника	ЭБС Юрайт URL: https://urait.ru/bcode/457000	Москва: Издательство Юрайт, 2020
Л 2.6	Ю.В. Видин, Р.В. Казаков, В.В. Колосов	Теоретические основы теплотехники.	Электронная библиотечная система «Университетская библиотека» ONLINE URL: http://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=497752	Красноярск : СФУ, 2015

6.1.3 Методические разработки

Обозначение	Авторы, составители	Заглавие	Библиотека	Издательство, год
Л 3.1	В.В. Федина, А.С. Тимофеева, А.А. Кожухов	Теплотехника. Учебно-методическое пособие для практических занятий	НТБ СТИ НИТУ «МИСИС»	Старый Оскол: СТИ НИТУ «МИСИС», 2020.
Л 3.2	В.В. Федина, А.С. Тимофеева, А.А. Кожухов.	Теплотехника. Лабораторный практикум	НТБ СТИ НИТУ «МИСИС»	Старый Оскол: СТИ НИТУ «МИСИС», 2019
Л 3.3	В.В. Федина, А.С. Тимофеева,	Теплотехника. Методические разработки	НТБ СТИ НИТУ «МИСИС»	Старый Оскол:

	А.А. Кожухов.	дические указания по выполне- нию до- машнего задания	СТИ НИТУ «МИСИС», 2019
6.2. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет»			
Э 1	Основные законы термодинамики https://www.youtube.com/watch?v=WDCWmR58CJo&feature=emb_logo		
Э 2	Второй закон термодинамики https://www.youtube.com/watch?v=5NjnvCB4ulU&feature=emb_logo		
Э 3	Дросселирование паров и газов https://www.youtube.com/watch?v=7If_8mRKga0&feature=emb_logo		
Э 4	Как это устроено Четырёхтактный двигатель https://www.youtube.com/watch?v=CbMx1-x9_5M&feature=emb_logo		
Э 5	Неньютоновская жидкость https://yandex.ru/video/search?from=tabbar&text=Галилео%20СТС%20неньютоновская%20жидкость		
Э 6	Уравнение Бернулли для потока жидкости https://yandex.ru/video/search?from=tabbar&text=Уравнение%20Бернулли%20для%20потока%20жидкости		
Э 7	Местные гидравлические сопротивления https://yandex.ru/video/search?text=Местные+гидравлические+сопротивления		
Э 8	Истечение жидкости из отверстий и насадков https://www.youtube.com/watch?v=1gFAvAGWeQE&feature=emb_logo&ab_channel=%D0%9D%D0%B0%D1%81%D0%BE%D1%81%D1%8B%D0%9F%D1%80%D0%BE%D0%BC%D0%A5%D0%B8%D0%BC%D0%A2%D0%B5%D1%85		
6.3. Перечень программного обеспечения			
П 1	Microsoft Windows,		
П 2	Microsoft Office.		
П 3	Kaspersky Endpoint Security для бизнеса.		
6.4. Перечень информационных справочных систем и профессиональных баз данных			
	Полнотекстовые российские научные журналы и статьи:		
И 1	- Научная электронная библиотека eLIBRARY https://elibrary.ru/		
	Иностранные базы данных (доступ с IP адресов МИСИС):		
И 2	- аналитическая база (индексы цитирования) Web of Science https://apps.webofknowledge.com		
И 3	- аналитическая база (индексы цитирования) Scopus https://www.scopus.com/		
И 4	- наукометрическая система InCites https://apps.webofknowledge.com		
И 5	- научные журналы издательства Elsevier https://www.sciencedirect.com/		

7. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ	
7.1	Аудитория № 308 Лаборатория технической термодинамики и механики газов Перечень основного оборудования, учебно-наглядных пособий: комплект учебной мебели на 25 посадочных мест стенд ЭМЖ-09-14ЛР-01 ПЗ «Экспериментальная механика жидкости», персональный компьютер ПЭВМ "ХОПЕР", проектор для презентаций EB-460. стенд ОГД-09-11ЛР-01 «Основы газовой механики» установка ГД-2 установка для определения отношения молярных теплоемкостей газа ФПТ 1-6н, психрометр аспирационный MB-4М.
7.2	Помещение для самостоятельной работы обучающихся Аудитория № 306 Лаборатория моделирования металлургических процессов и информационных технологий Перечень основного оборудования, учебно-наглядных пособий: комплект учебной мебели на 25 посадочных мест, рабочая станция Core i3-4130 – 4 шт, рабочая станция HP Z420 – 8 шт, проектор для презентаций Acer X1111 DLP Projector QSV 1032. В помещении для самостоятельной работы обучающихся имеется подключение к сети «Интернет» и до-

ступ в электронную информационно-образовательную среду организации.

8. МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ ДЛЯ ОБУЧАЮЩИХСЯ ПО ИЗУЧЕНИЮ ДИСЦИПЛИНЫ

Успешное изучение курса «Теплотехника» требует посещения лекций, активной работы на практических занятиях, выполнение всех лабораторных работ, ознакомления с основной и дополнительной литературой. Во время лекции студент должен вести краткий конспект лекций. Обучающемуся необходимо регулярно отводить время для повторения пройденного материала, проверяя свои знания, умения и навыки по контрольным вопросам. При подготовке к практическим занятиям необходимо просмотреть конспекты лекций и методические указания, рекомендованную литературу по данной теме. За 10 минут до окончания занятия преподаватель проверяет объем выполненной на занятии работы и отмечает результат в рабочем журнале. Оставшиеся невыполненные пункты практического занятия студент обязан доделать самостоятельно. После проверки преподаватель может проводить устный или письменный опрос у студентов для контроля усвоения ими основных теоретических и практических знаний по теме занятия. При подготовке к экзамену в дополнение к изучению конспектов лекций, необходимо пользоваться учебной литературой, рекомендованной к настоящей программе. При возникновении любых вопросов по содержанию курса и организации работы своевременно обращаться к преподавателю (в часы очных консультаций, через MS Teams или LMS Canvas). Качественное освоение дисциплины возможно только при систематической самостоятельной работе, что поддерживается системой текущей аттестации.