

Документ подписан простой электронной подписью

Информация о владельце:

ФИО: Дмитриев Николай Николаевич

Должность: Ректор

**МИНИСТЕРСТВО СЕЛЬСКОГО ХОЗЯЙСТВА РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ  
ИРКУТСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ АГРАРНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ  
имени А.А. ЕЖЕВСКОГО**

Дата подписания: 17.06.2022 08:53:34

Уникальный программный ключ:

f7c6227919e4cdbfb4d7b682991f8553b37cafbd

Энергетический факультет  
Кафедра энергообеспечения и теплотехники

Утверждаю  
Декан факультета



«26» марта 2021 г.

Рабочая программа дисциплины  
«Техническая термодинамика»

Направление подготовки 13.03.01 Теплоэнергетика и теплотехника

Направленность (профиль) «Энергообеспечение предприятий»

(уровень бакалавриата)

Форма обучения: очная / заочная

2 курс 3 семестр / 2 курс

2 курс 4 семестр / 3 курс

Молодежный 2021

# **1 ЦЕЛИ И ЗАДАЧИ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ**

Цель освоения дисциплины: подготовка студентов к усвоению вопросов технической термодинамики в профильных дисциплинах и к использованию полученных знаний и навыков на стадии выполнения выпускной квалификационной работы и в профессиональной деятельности.

Основные задачи освоения дисциплины:

- усвоение принципов работы тепловых машин и оценка их эффективности;
- приобретение умений и навыков в проведении расчетов термодинамических процессов и циклов в решении практических задач, связанных с различными видами преобразования энергии в теплотехнических системах.

## **2 МЕСТО ДИСЦИПЛИНЫ В СТРУКТУРЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ**

Дисциплина «Техническая термодинамика» находится в обязательной части Блока 1 учебного плана по направлению подготовки 13.03.01 Теплоэнергетика и теплотехника. Дисциплина изучается в 3 и 4 семестрах.

## **3 ТРЕБОВАНИЯ К УСЛОВИЯМ РЕАЛИЗАЦИИ ДИСЦИПЛИНЫ (ПЕРЕЧЕНЬ ПЛАНИРУЕМЫХ РЕЗУЛЬТАТОВ ОБУЧЕНИЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ, СООТНЕСЕННЫХ С ПЛАНИРУЕМЫМИ РЕЗУЛЬТАТАМИ ОСВОЕНИЯ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ)**

Изучение данной дисциплины направлено на формирование у обучающихся следующих компетенций, соотнесенных с индикаторами достижения компетенций:

<b>Код компетенции</b>	<b>Результаты освоения ОП</b>	<b>Индикаторы компетенции</b>	<b>Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине</b>
<b>ОПК-3</b>	Способен демонстрировать применение основных способов получения, преобразования, транспорта и использования теплоты в теплотехнических установках и системах	ИД-1опк-3 Демонстрирует понимание основных законов движения жидкости и газа	<p><b>знать:</b> законы сохранения и превращения энергии применительно к системам передачи и трансформации теплоты, калорические и переносные свойства веществ применительно к рабочим телам тепловых машин и теплоносителям, термодинамические процессы и циклы преобразования энергии, протекающие в теплотехнических установках.</p> <p><b>уметь:</b></p> <ul style="list-style-type: none"><li>- решать типовые задачи с использованием законов термодинамики;</li><li>- проводить термодинамический анализ циклов тепловых машин с целью оптимизации их рабочих характеристик и максимизации КПД.</li></ul> <p><b>владеть:</b></p> <ul style="list-style-type: none"><li>- навыками решения инженерных задач с использованием основных термодинамики в профессиональной деятельности;</li><li>- основами термодинамического анализа рабочих процессов в тепловых машинах, определен-</li></ul>

			ния параметров их работы, тепловой эффективности.
	ИД-4 <sub>опк-3</sub> Демонстрирует понимание основных законов термодинамики и термодинамических соотношений		<p><b>знать:</b> законы сохранения и превращения энергии применительно к системам передачи и трансформации теплоты, калорические и переносные свойства веществ применительно к рабочим телам тепловых машин и теплоносителям, термодинамические процессы и циклы преобразования энергии, протекающие в теплотехнических установках.</p> <p><b>уметь:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- решать типовые задачи с использованием законов термодинамики;</li> <li>- проводить термодинамический анализ циклов тепловых машин с целью оптимизации их рабочих характеристик и максимизации КПД.</li> </ul> <p><b>владеть:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- навыками решения инженерных задач с использованием основных термодинамики в профессиональной деятельности;</li> <li>- основами термодинамического анализа рабочих процессов в тепловых машинах, определения параметров их работы, тепловой эффективности.</li> </ul>
	ИД-5 <sub>опк-3</sub> Применяет знания основ термодинамики для расчетов термодинамических процессов, циклов и их показателей		<p><b>знать:</b> законы сохранения и превращения энергии применительно к системам передачи и трансформации теплоты, калорические и переносные свойства веществ применительно к рабочим телам тепловых машин и теплоносителям, термодинамические процессы и циклы преобразования энергии, протекающие в теплотехнических установках.</p> <p><b>уметь:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- решать типовые задачи с использованием законов термодинамики;</li> <li>- проводить термодинамический анализ циклов тепловых машин с целью оптимизации их рабочих характеристик и максимизации КПД.</li> </ul> <p><b>владеть:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- навыками решения инженерных задач с использованием основных термодинамики в профессиональной деятельности;</li> <li>- основами термодинамического анализа рабочих процессов в тепловых машинах, определения параметров их работы, тепловой эффективности.</li> </ul>

## **4 ОРГАНИЗАЦИЯ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОЦЕССА ДЛЯ ИНВАЛИДОВ И ЛИЦ С ОГРАНИЧЕННЫМИ ВОЗМОЖНОСТЯМИ ЗДОРОВЬЯ**

Обучение по дисциплине лиц, относящихся к категории инвалидов, и лиц с ограниченными возможностями здоровья осуществляется с учетом особенностей психофизического развития, индивидуальных возможностей и состояния здоровья таких обучающихся.

В случае возникновения необходимости обучения лиц с ограниченными возможностями здоровья в Университете предусматривается создание специальных условий, включающих в себя использование специальных образовательных программ, методов воспитания, дидактических материалов, специальных технических средств обучения коллективного и индивидуального пользования, предоставление услуг ассистента (помощника), оказывающего обучающимся необходимую техническую помощь, проведение групповых и индивидуальных коррекционных занятий, обеспечение доступа в здания Университета и другие условия, без которых невозможно или затруднено освоение образовательных программ обучающимися с ограниченными возможностями здоровья.

При получении высшего образования обучающимся с ограниченными возможностями здоровья предоставляются бесплатно учебная литература, а также услуги сурдопереводчиков и тифлосурдопереводчиков.

С учетом особых потребностей обучающимся с ограниченными возможностями здоровья обеспечивается предоставление учебных, лекционных материалов в электронном виде.

## **5 ОБЪЕМ ДИСЦИПЛИНЫ В ЗАЧЕТНЫХ ЕДИНИЦАХ С УКАЗАНИЕМ КОЛИЧЕСТВА ЧАСОВ, ВЫДЕЛЕННЫХ НА КОНТАКТНУЮ РАБОТУ ОБУЧАЮЩИХСЯ С ПРЕПОДАВАТЕЛЕМ (ПО ВИДАМ УЧЕБНЫХ ЗАНЯТИЙ) И НА САМОСТОЯТЕЛЬНУЮ РАБОТУ ОБУЧАЮЩИХСЯ**

Общая трудоемкость дисциплины составляет 8 з.е. – 288 часов

### **5.1 Объем дисциплины и виды учебной работы:**

**5.1.1. Очная форма обучения:** Семестр – 3 и 4, вид отчетности – зачет (3 семестр), экзамен (4 семестр)

Вид учебной работы	Объем часов / з.е	Объем часов / з.е	Объем часов / з.е
	всего	3	4
<b>Общая трудоемкость дисциплины</b>	<b>288/8</b>	<b>144/4</b>	<b>144/4</b>
<b>Контактная работа обучающихся с преподавателем</b>	<b>124</b>	<b>60</b>	<b>64</b>
в том числе:			
Лекции (Л)	62	30	32
Практические занятия (ПЗ)	32	16	16
Лабораторные работы (ЛР)	30	14	16

<b>Самостоятельная работа:</b>	<b>128</b>	<b>84</b>	<b>44</b>
Курсовая работа (КР)	-	-	-
Расчетно-графическая работа (РГР)	20	10	10
Контрольная работа			
Самостоятельное изучение разделов	58	44	14
Самоподготовка (проработка и повторение лекционного материала и материала учебников и учебных пособий, подготовка к лабораторным и практическим занятиям, коллоквиумам, рубежному контролю и т.д.)	50	30	20
Подготовка и сдача экзамена	36	-	36
Подготовка и сдача зачета		-	-

**5.1.2. Заочная форма обучения:** курс – 2, вид отчетности 2 курс – зачет, 3 курс – экзамен

<b>Вид учебной работы</b>	<b>Объем часов / ЗЕ</b>	<b>Объем часов / ЗЕ</b>	<b>Объем часов / ЗЕ</b>
	<b>всего</b>	<b>2 курс</b>	<b>3 курс</b>
<b>Общая трудоемкость дисциплины</b>	<b>288/8</b>	<b>144/4</b>	<b>144/4</b>
<b>Контактная работа обучающихся с преподавателем</b>	<b>42</b>	<b>22</b>	<b>20</b>
в том числе:			
Лекции (Л)	12	6	6
Семинарские занятия (СЗ)	14	8	6
Лабораторные работы (ЛР)	16	8	8
<b>Самостоятельная работа:</b>	<b>210</b>	<b>122</b>	<b>88</b>
Курсовая работа (КР)		-	-
Расчетно-графическая работа (РГР)			
Контрольная работа	20	10	10
Самостоятельное изучение разделов	170	102	68
Самоподготовка (проработка и повторение лекционного материала и материала учебников и учебных пособий, подготовка к лабораторным и практическим занятиям, коллоквиумам, рубежному контролю и т.д.)	20	10	10
Подготовка и сдача экзамена	36	-	36
Подготовка и сдача зачета		-	-

## 6. СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

**6.1 Содержание дисциплины, структурированное по темам с указанием отведенного на них количества часов и видов учебных занятий:**

**6.1.1 ОЧНАЯ ФОРМА ОБУЧЕНИЯ:**

№ п/п	Раздел, тема, содержание дисциплины	Виды учебных занятий, включая самостоятель- ную и трудоемкость (в часах)				Формы текущей, промежуточной аттестации
		Лекции (Л)	Практиче- кие	лабораторные работы (ЛР)	самост. работа (СРС)	
1	2	3	4	5	6	7
<b>3 семестр</b>						
1	Истоки термодинамики как науки о наиболее общих законах превращения энергии. Предметы изучения термодинамики. Термодинамические диаграммы.	2	2		6	Контрольные вопросы, опрос, тесты, решение задач, расчетно-графические работы, отчет по лабораторной работе
2	Идеальные газы. Уравнение идеального газа. Закон Авогадро. Газовые смеси, законы Дальтона и Амаго.	4		4	10	
3	Первое начало термодинамики. Темплота и работа. Внутренняя энергия, энталпия. Теплоемкость.	4		4	10	
4	Второе начало термодинамики. Цикл Карно. Энтропия. Необратимость и неравновесность реальных процессов.	4	4		6	
5	Изменение энтропии при изменении состояния термодинамической системы. Характеристические функции.	2		4	6	
6	Эксергия. Максимальная полезная работа и работоспособность теплоты.	2	2		4	
7	Основные термодинамические процессы, их анализ.	4	4		20	
8	Термодинамическое равновесие. Равновесие фаз и фазовые превращения. Опыты Эндрюса. Формула Клапейрона-Клаузиуса.	2		2	6	
9	Свойства реальных веществ. Уравнения Ван-дер-Ваальса и Майера-Боголюбова.	4	4		6	
10	Вода и водяной пар. Свойства влажного пара. Термодинамика газового потока	2	2		10	

	<b>Итого за семестр</b>	<b>30</b>	<b>16</b>	<b>14</b>	<b>84</b>	Зачет
				<b>144</b>		
<b>4 семестр</b>						
1	Термодинамические основы анализа преобразования энергии	2	2		4	Контрольные вопросы, опрос, тесты, решение задач, расчетно-графические работы, отчет по лабораторной работе
2	Компрессорные машины с одноступенчатым и многоступенчатым сжатием. Индикаторная диаграмма	4		2	4	
3	Циклы двигателей внутреннего сгорания – Отто, Дизеля, Тринклера. Сравнение циклов ДВС	6		2	6	
4	Циклы газотурбинных установок. Одноступенчатый и многоступенчатый циклы Брайтона. Оптимальные параметры цикла	6		2	6	
5	Циклы паросиловых установок. Пути повышения эффективности цикла Ренкина. Анализ цикла Ренкина с учетом необратимых потерь.	2		2	6	
6	Теплофизика		4	-	4	
7	Комбинированные циклы. Цикл парогазовой установки. Схемные решения	4	4	-	4	
8	Циклы холодильных машин. Воздушные, парокомпрессионные и абсорбционные холодильные установки	4		4	6	
9	Влажный воздух		4	4	2	
10	Элементы химической термодинамики	4	2	-	2	
<b>Итого за семестр</b>		<b>32</b>	<b>16</b>	<b>16</b>	<b>44</b>	Экзамен
<b>Итого по дисциплине</b>		<b>64</b>	<b>32</b>	<b>30</b>	<b>128</b>	
		<b>288</b>				

### 6.1.2 Заочная форма обучения:

№ п/п	Раздел, тема, содержание дисциплины	Виды учебных занятий, включая самостоятельную и трудоемкость (в часах)				Формы текущей, промежуточной аттестации
		Лекции (Л)	Практические	Лабораторные работы (ЛР)	самост. работа (СРС)	
1	2	3	4	5	6	7
<b>2 курс</b>						
1	Истоки термодинамики как науки о наиболее общих законах	0,5	2		12	Контрольные вопросы, опрос,

	превращения энергии. Предметы изучения термодинамики. Термодинамические диаграммы.						тесты, решение задач, отчет по лабораторной работе, выполнение контрольной работы
2	Идеальные газы. Уравнение идеального газа. Закон Авогадро. Газовые смеси, законы Дальтона и Амаго.	0,5		2	12		
3	Первое начало термодинамики. Темпера и работа. Внутренняя энергия, энталпия. Температура.	1		2	12		
4	Второе начало термодинамики. Цикл Карно. Энтропия. Необратимость и неравновесность реальных процессов.	1			12		
5	Изменение энтропии при изменении состояния термодинамической системы. Характеристические функции.	0,5		2	12		
6	Эксергия. Максимальная полезная работа и работоспособность теплоты.	1			12		
7	Основные термодинамические процессы, их анализ.	0,5	2		12		
8	Термодинамическое равновесие. Равновесие фаз и фазовые превращения. Опыты Эндрюса. Формула Клапейрона-Клаузиуса.	1		2	12		
9	Свойства реальных веществ. Уравнения Ван-дер-Ваальса и Майера-Боголюбова.		2		12		
10	Вода и водяной пар. Свойства влажного пара. Термодинамика газового потока		2		14		
<b>Итого за семестр</b>		6	<b>8</b>	<b>8</b>	<b>122</b>	Zачет	
			<b>144</b>				

### 3 курс

1	Термодинамические основы анализа преобразования энергии		2		8	Контрольные вопросы, опрос, тесты, решение задач, отчет по лабораторной работе, выполнение контрольной работы
2	Компрессорные машины с одноступенчатым и многоступенчатым сжатием. Индикаторная диаграмма	1		2	8	
3	Циклы двигателей внутреннего сгорания – Отто, Дизеля, Тринклера. Сравнение циклов ДВС	1			8	
4	Циклы газотурбинных установок. Одноступенчатый и многоступенчатый циклы Брайтона. Оптимальные параметры цикла	1			8	
5	Циклы паросиловых установок. Пути повышения эффективности	1		4	8	

	цикла Ренкина. Анализ цикла Ренкина с учетом необратимых потерь.					
6	Теплофикация		1		8	
7	Комбинированные циклы. Цикл парогазовой установки. Схемные решения	1			8	
8	Циклы холодильных машин. Воздушные, парокомпрессионные и абсорбционные холодильные установки	1		2	8	
9	Влажный воздух		1		8	
10	Элементы химической термодинамики		2		8	
	<b>Итого за семестр</b>	<b>6</b>	<b>6</b>	<b>8</b>	<b>88</b>	Экзамен
	<b>Итого по дисциплине</b>	<b>12</b>	<b>14</b>	<b>16</b>	<b>210</b>	
		<b>288</b>				

## 7. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

**7.1. Перечень основной и дополнительной учебной литературы, необходимой для освоения дисциплины<sup>1</sup>:**

### 7.1.1 Основная литература:

1. Круглов Г.А. Технотехника [Текст]: учеб. пособие для вузов: рек. Учеб.-метод. об-нием / Г.А. Круглов, Р.И. Булгакова, Е.С. Круглова. – СПб.: Лань, 2010. – 207 с. (20).
2. Ляшков В.И. Теоретические основы теплотехники [Текст]: учеб. пособие для вузов / В.И. Ляшков. – М.: Высш. шк., 2008. – 318 с. (19).
3. Круглов Г.А. Технотехника [Электронный ресурс]: учеб. пособие / Г.А. Круглов, Р.И. Булгакова, Е.С. Круглова. – Москва: Лань, 2012. – 208 с. – Режим доступа:[http://e.lanbook.com/books/element.php?pl1\\_cid=25&pl1\\_id=3900](http://e.lanbook.com/books/element.php?pl1_cid=25&pl1_id=3900).
4. Цирельман Н. М. Техническая термодинамика [Текст]: учебное пособие / Цирельман Н.М.: Лань, 2018. – 352 с. – Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/107965>.

### 7.1.2 Дополнительная литература:

1. Кудинов В.А. Техническая термодинамика [Текст]: учеб. пособие для вузов / В.А. Кудинов, Э.М. Карташов. – М.: Высш. шк., 2003. – 261 с. (22).
2. Нечаев В.В. Основы термодинамики и теплопередачи [Текст]: учеб. пособие для вузов / В.В. Нечаев, А.А. Тупицын, И.В. Алтухов. – Иркутск: ИрГСХА, 2002. – 139 с. (14).
3. Таиров Э.А. Основы термодинамики. Техническая термодинамика [Текст]: метод. указ. и задания для выполнения контрольной работы / Э.А. Таиров. – Иркутск: Изд-во ИрГСХА, 2014. – 46 с.
4. Круглов Г.А. Технотехника. Практический курс [Текст] / Круглов Г.А., Булгакова Р.И., Круглова Е.С., Андреева М.В.: Лань, 2017. – 192 с. – Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/96253>

<sup>1</sup>В рабочие программы вносится литература из электронного каталога книгообеспеченности по ОП

## **7.2. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети Интернет, необходимых для освоения дисциплины:**

1. <http://techlibrary.ru/> – техническая библиотека.
2. <http://www.tehlit.ru/> – ТехЛит.ру – крупнейшая библиотека нормативно-технической литературы.
3. <http://minenergo.gov.ru> – министерство энергетики РФ.
4. <https://teplolib.ucoz.ru/> – библиотека теплоэнергетика.
5. <http://teplokot.ru/> – сайт теплотехника. Большая техническая библиотека.

## **7.3 Перечень информационных технологий, используемых при осуществлении образовательного процесса по дисциплине:**

№ п/п	Наименование программного обеспечения	Договор №, дата, организация
<b>Лицензионное программное обеспечение</b>		
1	Microsoft Windows 7	Акт на передачу прав Н-0005792 от 08.06.2011 года
2	Microsoft Office 2010	
3	Kaspersky Business Space Security Russian Edition	
<b>Свободно распространяемое программное обеспечение</b>		
1	LibreOffice 6.3.3	
2	Adobe Acrobat Reader	
3	Mozilla Firefox 83.x	
4	Opera 72.x	
5	Google Chrome 86.x.	

## **8. ОПИСАНИЕ МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЙ БАЗЫ, НЕОБХОДИМОЙ ДЛЯ ОСУЩЕСТВЛЕНИЯ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОцесса по дисциплине**

№ п/п	Наименование оборудованных учебных кабинетов, лабораторий и др. объектов для проведения учебных занятий	Основное оборудование	Форма использования
1	Учебная аудитория №139	<i>Специализированная мебель:</i> столы ученические – 13 шт., стол преподавателя – 1 шт., стулья – 29 шт., компьютерный стол – 1 шт., стеллаж комбинированный – 1 шт., трибуна – 1 шт. <i>Технические средства обучения:</i> доска меловая классная трехэлементная – 1 шт. <i>Учебно-наглядные пособия:</i> - абсорбционная аммиачная холодильная установка; анализ термодинамических процессов; виды теплообмена (конвекция); конвективный теплообмен; паровая компрессионная холодильная установка; принципиальная схема абсорбционной холодильной установки; принципиальная схема пароэжекторной холодильной установки; схема компрессионного теплового насоса; схема осевого компрессора; схема реактора первой атомной станции АН СССР; виды теплообмена (теплопроводность); теоретический цикл и схема установки (цикл Ренкина); цикл со	Для проведения занятий лекционного типа, занятий семинарского типа, курсового проектирования (выполнения курсовых работ), групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации

		<p>смешанным подводом теплоты при <math>v = \text{const}</math> и <math>p = \text{const}</math>; циклы поршневых двигателей внутреннего сгорания.</p> <p><i>Лабораторное оборудование:</i></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Комплексный лабораторный стенд по имитационному моделированию процессов теплообмена: <ul style="list-style-type: none"> <li>- изучение процесса адиабатного истечения газа через сужающее сопло;</li> <li>- изучение стационарной теплопроводности методом имитационного моделирования;</li> <li>- исследование теплоотдачи при вынужденном движении воздуха в трубе методом имитационного моделирования;</li> <li>- исследование теплоотдачи при естественной конвекции около горизонтального цилиндра методом имитационного моделирования;</li> <li>- исследование работы теплообменного аппарата при имитационном моделировании;</li> <li>- определение коэффициента излучения электропроводящих материалов калориметрическим методом при имитационном моделировании;</li> <li>- исследование теплоотдачи при естественной конвекции около вертикального цилиндра в атмосфере различных газов методом имитационного моделирования процесса теплообмена.</li> </ul> </li> <li>2. Лабораторный стенд «Определение теплоемкостей, энталпий и внутренней энергии воздуха».</li> <li>3. Лабораторный стенд «Испытание холодильной установки».</li> <li>4. Лабораторный стенд «Определение коэффициента теплопроводности и теплового сопротивления теплоизоляционных материалов методом трубы».</li> <li>5. Лабораторный стенд «Определение коэффициента теплоотдачи при свободном движении воздуха».</li> <li>6. Лабораторный стенд «Определение мощности, потерь теплоты и коэффициента излучения между двумя твердыми телами».</li> </ol>	
2	Учебная аудитория № 150	<p><i>Специализированная мебель:</i> столы ученические – 16 шт., стол преподавателя – 1 шт., стол компьютерный – 1 шт., стулья – 31 шт., трибуна – 1 шт.</p> <p><i>Технические средства обучения:</i> доска маркерная магнитная – 1 шт., мультимедиа проектор Optoma X302 – 1 шт., экран проекционный Classic Solution Lyra E (220*220) – 1 шт., колонки – 1 шт.</p> <p><i>Учебно-наглядные пособия:</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- аэробильная мельница; вертикальный бойлер ЛМЗ; вертикальный котел малой мощности; водоснабжение теплоэлектроцентрали; гидравлические схемы водяных экономайзеров; гидрозолошлакоудаление; горелка для сжигания угольной пыли; паровая форсунка Шухова; головка механической форсунки Калачева; двухбарабанный паровой котел ВВД; двухбарабанный котел КРШ; деаэратор; конструктивные схемы слоевых топочных устройств;</li> <li>- механическая топка с наклонно-переталкивающей решеткой; паровой двухжаротрубный котел; паровой котел типа ТП-75-39ф; паровые котлы ДКВ и ДКВР с топкой МПЗ; схема рабочего процесса паросиловой установки; теплообменники; пневматический забрасыватель топлива; подогреватель высокого давления; подогре-</li> </ul>	Для проведения занятий лекционного типа, занятий семинарского типа, курсового проектирования (выполнения курсовых работ), групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации

		<p>ватель низкого давления; прямоточный котел Рамзина; раздельное гидрозолошлакоудаление; регулирование температуры перегрева пара; рекуперативные теплообменные аппараты;</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- схема газотурбинной установки с подводом тепла; схема ГТУ с регенератором тепла; схема котельной Иркутского ГАУ с водогрейным котлом; схема котельной ИСХИ; схема котельной установки средней мощности; схема котельной установки малой мощности; схема паротурбинной установки; схема паротурбинной электростанции; схема растопки котла высокого давления с помощью циркуляционного насоса; топка с шурующей планкой; топка скоростного горения ЦКТИ им. И.И. Ползунова системы В.В. Померанцева; топливное хозяйство тепловой электрической станции; процессы горения; хвостовые поверхности котла ТП-230-І; циркуляционно-вихревая топка системы Шершнева; чугунный экономайзер; шахтно-мельничная топка; шахтно-цепная решетка для торфа.</li> </ul> <p><i>Лабораторное оборудование:</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- установка для изучения эффекта Джоуля-Томсона;</li> <li>- установка для проверки закона Шарля – определение тепловых потерь в калориметре;</li> <li>- установка для изучения теплопередачи при вынужденном течении жидкости в трубе;</li> <li>- установка для исследования теплоотдачи при пузырьковом кипении жидкости;</li> <li>- установка для определения тепловых свойств твёрдых тел методом регулярного режима;</li> <li>- установка для изучения процессов во влажном воздухе;</li> <li>- установка для определения удельной теплоты кристаллизации и изменение энтропии при охлаждении жидкого олова.</li> </ul>	
3	Учебная аудитория № 245	<p><i>Специализированная мебель:</i> столы ученические – 5 шт., стол преподавателя – 5 шт., стулья – 16 шт., стеллаж комбинированный – 1 шт., шкаф закрытый – 4 шт., стол компьютерный – 2 шт.</p> <p><i>Технические средства обучения:</i> ноутбук ASUS P55VA – 1 шт., системный блок – 3 шт., монитор – 2 шт., принтер – 1 шт.</p> <p><i>Лабораторное оборудование:</i> пиrometer Testo 835-T2 (высокотемпературный) – 2 шт., тепловизор Testo 875-2i – 2 шт.</p>	Для групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации
4	Аудитория № 144а	<p><i>Специализированная мебель:</i> стулья – 13 шт.</p> <p><i>Лабораторное оборудование:</i> установка для предпосевной обработки семян культурных растений ЭС-1; прибор для измерения энергетики семян культурных растений; электродный водонагреватель в разрезе; электросварочный трансформатор; сушильный шкаф с инфракрасными излучателями; котел электрический «РУСНИТ-204»; автоматический слайсер; картофелечистка МОК 300; машина для мойки овощей.</p>	Для хранения и профилактического обслуживания учебного оборудования
5	Аудитория 123 (библиотека и читальные залы)	<p><i>Специализированная мебель:</i> столы и стулья.</p> <p><i>Технические средства обучения:</i></p> <p>Зал №1: компьютеры на базе процессора Intel, объединенных в локальную сеть и имеющих доступ в Интернет, доступ к БД, ЭБ, ЭК, Консультант Плюс, электронно-библиотечной системе, электронной информационно-образо-</p>	Для самостоятельной работы студентов

	<p>вательной среде университета – 22 шт. Принтер HP Lazer Jet P 2055, принтер HP Lazer Jet M 1132 MFP, сканер CanoScan LIDE 110 – 2 шт., ксерокс XEVOX – 1 шт., книги на электронных носителях.</p> <p>Зал №2: телевизор Samsung – 1 шт., компьютер – 1 шт., принтер – 1 шт., сканер – 1 шт., проектор Optoma – 1 шт., экран – 1 шт.</p> <p>Зал №3: компьютеры на базе процессора Intel объединенных в локальную сеть и имеющих доступ в Интернет, доступ к БД, ЭБ, ЭК, Консультант Плюс, электронно-библиотечной системе, электронной информационно-образовательной среде университета – 14 шт., принтер HP Laser Jet P2055, книги.</p>	
--	--	--

### **Рейтинг-план дисциплины**

2 курс 3 семестр

Лекции – 30 часов. Лабораторные работы – 14 часов. Практические занятия – 16 часов. Зачет.

Текущие аттестации: контрольные вопросы, опрос, тесты, решение задач, расчетно-графические работы, отчет по лабораторной работе.

### **Распределение баллов по разделам (модулям) в 3 семестре**

Раздел дисциплины	Максимальный балл	Сроки
Истоки термодинамики как науки о наиболее общих законах превращения энергии. Предметы изучения термодинамики. Термодинамические диаграммы. Идеальные газы. Уравнение идеального газа.	15	3 неделя
Закон Авогадро. Газовые смеси, законы Дальтона и Амаго. Первое начало термодинамики. Теплота и работа. Внутренняя энергия, энтальпия. Теплоемкость. Второе начало термодинамики. Цикл Карно. Энтропия. Необратимость и неравновесность реальных процессов.	15	7 неделя
Изменение энтропии при изменении состояния термодинамической системы. Характеристические функции. Эксергия. Максимальная полезная работа и работоспособность теплоты. Основные термодинамические процессы, их анализ.	15	11 неделя
Термодинамическое равновесие. Равновесие фаз и фазовые превращения. Опыты Эндрюса. Формула Клапейрона-Клаузиуса. Свойства реальных веществ. Уравнения Ван-дер-Ваальса и Майера-Боголюбова. Вода и водяной пар. Свойства влажного пара. Термодинамика газового потока	15	15 неделя
Итого	60	
Сумма баллов для допуска к экзамену	от 40	
Итоговый рейтинговый балл	от 0 до 100	

### **Распределение баллов по видам работ**

Вид работы	Единица измерения	Премиальные баллы
Активность на семинарском занятии	семестр	0-8
Посещение занятий	семестр	0-5

Внеаудиторная самостоятельная работа	семестр	0-12
Участие в конференциях, конкурсах	одно участие	0-15
Итого		до 40
Экзамен		20-40

### Определение итоговой оценки по дисциплине

По результатам работы в семестре студент может получить автоматически экзамен при условии, если он набрал более 50 баллов. Если студент набрал менее 40 баллов, то он не допускается к экзамену. Неуспевающим студентам предоставляется возможность ликвидировать задолженность (в зависимости от причины неуспеваемости) в предусмотренные кафедрой и деканатом сроки.

Интервал баллов рейтинга	Оценка
меньше 50	неудовлетворительно
51-70	удовлетворительно
71-90	хорошо
91-100	отлично

### Рейтинг-план дисциплины

#### 2 курс 4 семестр

Лекции – 32 часа. Лабораторные работы – 16 часов. Практические занятия – 16 часов. Экзамен.

Текущие аттестации: контрольные вопросы, опрос, тесты, решение задач, расчетно-графические работы, отчет по лабораторной работе.

### Распределение баллов по разделам (модулям) в 4 семестре

Раздел дисциплины	Максимальный балл	Сроки
Термодинамические основы анализа преобразования энергии. Компрессорные машины с одноступенчатым и многоступенчатым сжатием. Индикаторная диаграмма.	15	3 неделя
Циклы двигателей внутреннего сгорания – Отто, Дизеля, Тринклера. Сравнение циклов ДВС.	15	7 неделя
Циклы газотурбинных установок. Одноступенчатый и многоступенчатый циклы Брайтона. Оптимальные параметры цикла. Циклы паросиловых установок. Пути повышения эффективности цикла Ренкина. Анализ цикла Ренкина с учетом необратимых потерь.	15	11 неделя
Комбинированные циклы. Цикл парогазовой установки. Схемные решения. Циклы холодильных машин. Воздушные, парокомпрессионные и абсорбционные холодильные установки.	15	15 неделя
Итого	60	
Сумма баллов для допуска к экзамену	от 40	
Итоговый рейтинговый балл	от 0 до 100	

### Распределение баллов по видам работ

Вид работы	Единица измерения	Премиальные баллы
Активность на семинарском занятии	семестр	0-8

Посещение занятий	семестр	0-5
Внеаудиторная самостоятельная работа	семестр	0-12
Участие в конференциях, конкурсах	одно участие	0-15
Итого		до 40
Экзамен		20-40

### Определение итоговой оценки по дисциплине

По результатам работы в семестре студент может получить автоматически экзамен при условии, если он набрал более 50 баллов. Если студент набрал менее 40 баллов, то он не допускается к экзамену. Неуспевающим студентам предоставляется возможность ликвидировать задолженность (в зависимости от причины неуспеваемости) в предусмотренные кафедрой и деканатом сроки.

Интервал баллов рейтинга	Оценка
меньше 50	неудовлетворительно
51-70	удовлетворительно
71-90	хорошо
91-100	отлично

Рабочая программа составлена в соответствии с Федеральным государственным образовательным стандартом высшего образования (ФГОС ВО) и учебным планом направления подготовки бакалавров по направлению 13.03.01 Теплоэнергетика и теплотехника, профиль Энергообеспечение предприятий.

Программу составил:

Быкова Светлана Михайловна

Программа одобрена на заседании кафедры энергообеспечения и теплотехники Протокол № 7 от «26» марта 2021 г.

Заведующий кафедрой:

Очиров Вадим Дансарунович

**Согласовано:**

Директор центра информационных технологий

\_\_\_\_\_ / \_\_\_\_\_ /

«\_\_\_» \_\_\_\_\_ 202\_\_\_ г.

Директор библиотеки

\_\_\_\_\_ М.З. Ерохина

«\_\_\_» \_\_\_\_\_ 202\_\_\_ г.