Приложение

к программе СПО 18.02.05 Производство тугоплавких неметаллических и силикатных материалов и изделий

МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ СВЕРДЛОВСКОЙ ОБЛАСТИ

ГОСУДАРСТВЕННОЕ АВТОНОМНОЕ ПРОФЕССИОНАЛЬНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ СВЕРДЛОВСКОЙ ОБЛАСТИ «БОГДАНОВИЧСКИЙ ПОЛИТЕХНИКУМ»

УТВЕРЖДАЮ

Директор

ГАПОУ

CO

«Богдановичский политехникум»

30) revous

В.Д. Тришевский

2025г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

ОП.12 «Основы термодинамики и теплотехники»

Специальность 18.02.05 Производство тугоплавких неметаллических и силикатных материалов и изделий

Форма обучения заочная Срок обучения 3 года 10 месяцев Программа рассмотрена на заседании ПЦК технологических и социально-экономических дисциплин ГАПОУ СО «Богдановичский политехникум» Протокол № 11 от « 30 » июня 2025 г. Председатель цикловой комиссии /И.А. Озорнина/

Рабочая программа учебной дисциплины ОП.12 «Основы термодинамики и теплотехники» разработана на основе Федерального государственного образовательного стандарта среднего профессионального образования (далее — ФГОС СПО) по специальности 18.02.05 «Производство тугоплавких неметаллических и силикатных материалов и изделий», утвержденного приказом Министерства просвещения № 904 от 30 ноября 2023г.(далее — ФГОС СПО), примерной основной образовательной программы по соответствующей специальностии с учетом запросов регионального рынка труда.

Организация-разработчик:

Государственное автономное профессиональное образовательное учреждение Свердловской области «Богдановичский политехникум»

Авторы:

Глебова А.В., преподаватель первой квалификационной категории, ГАПОУ СО «Богдановичский политехникум»

СОДЕРЖАНИЕ

1.	ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА ПРИМЕРНОЙ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ	4
2.	СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ	5
3.	УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ	10
4.	КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ	12

1 ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА ПРИМЕРНОЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

ОП. 12 «Основы термодинамики и теплотехники»

1.1. Место дисциплины в структуре основной образовательной программы:

Учебная дисциплина «Основы термодинамики и теплотехники» является обязательной частью общепрофессионального цикла примерной образовательной программы в соответствии с ФГОС СПО по специальности 18.02.05 Производство тугоплавких неметаллических и силикатных материалов и изделий.

Особое значение дисциплина имеет при формировании и развитии ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 05, ОК 06, ОК 07, ОК 09, ПК 2.1, ПК 2.2, ПК 2.4, ПК 3.3.

1.2. Цель и планируемые результаты освоения дисциплины:

В рамках программы учебной дисциплины обучающимися осваиваются умения и знания

Код 1 ПК, ОК	Умения	Знания
ПК 2.1, ПК2.2, ПК 2.4, ПК 3.3. ОК 01, ОК02, ОК 04, ОК 05, ОК 06, ОК 07, ОК 09,	- производить расчеты теплопередачи, процессов горения топлива; - пользоваться диаграммами или графическими методами при расчетах; - определять расходы топлива и тепла.	основные законы термодинамики; - теплотехнические процессы производства ТНиСМиИ; устройство и правила технической эксплуатации основного теплотехнического оборудования, используемого в производстве ТНиСМиИ.

¹ Приводятся только коды компетенций общих и профессиональных, для освоения которых необходимо освоение данной дисциплины.

2. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

2.1. Объем учебной дисциплины и виды учебной работы

Вид учебной работы	Объем часов
Суммарная учебная нагрузка во взаимодействии с преподавателем	108
Промежуточная аттестация проводится в форме экзамена	6
Самостоятельная работа	
Консультации	
Объем образовательной программы учебной дисциплины	22
в т.ч. в форме практической подготовки	12
в том числе:	
теоретическое обучение	10
практические занятия	12
Самостоятельная работа	80

2.2 Тематический план и содержание учебной дисциплины

Наименование разделов и тем	Содержание учебного материала, лабораторные и практические работы, самостоятельная работа обучающихся	Ооъем часов
разделов и тем	Z Camocrost Chibnas paoora oby aaromasos	3
Тема 1.1. Введение.	Содержание учеоного материала	4/2
Значениеи задачи	1 Идеальный и реальный газ. Термодинамическое равновесие.	
дисциплины.	Термодинамический равновесный процесс.	
Идеальный и реальный газ. Теплоемкость	Обратимые и необратимые процессы.	
газов	Молекулярно-кинетическая теория газов.	
	Законы Бойля-Мариотта, Гей-Люссака, Шарля.	
	Уравнение состояния идеального газа.	
	Газовая постоянная, ее физический смысл.	
	Частные случаи изменения состояния газа	
	.Закон Авогадро, следствие его законы.	
	Киломоль. Уравнение Менделеева-Клаперона.	
	Универсальная газовая постоянная.	
	Газовая смесь, ее состав.	
	Парциальное давление и приведенный объем компонентов газовой смеси.	
	Теплоемкость и количество теплоты.	
	Массовая, объемная и мольная теплоемкости, изобарная и изохорная теплоемкости,	
	соотношение между ними.	
	Постоянная и переменная теплоемкость.	

	Практические занятия	
	Практическое занятие № 1 Вычисление параметров состояния газов и их смесей.	
	Самостоятельная работа	8
	Теплоемкость газовых смесей. Определение количества теплоты	
	Решение задач по пересчету составов газов, по определению параметров газов и их смесей.	
	Определение количества теплоты на нагрев или охлаждение газов и их смесей.	
	Решение задач по определению количества подводимой и отводимой теплоты при изменении состояния газа.	
Тема 1.3. Основные	Содержание учебного материала	4/2
понятия иопределения	1 Понятие о термодинамической системе и внешней среде, термодинамическом	
термодинамического процесса.	взаимодействии системы и среды, термодинамическом равновесии.	
	Равновесные и неравновесные состояния рабочего тела Обратимые и	
	необратимые процессы. PV - диаграмма для газа. Внутренняя энергия и работа	
	газа. Первый закон термодинамики - закон сохранения и превращения тепловой имеханической энергии.	
	Практические занятия	
	Практическое занятие №2 Определение совершаемой работы при подведении теплоты к рабочему телу в различных термодинамических процессах.	
	Самостоятельная работа	8
	Обратимые и необратимые процессы. PV - диаграмма для газа. Внутренняя энергия и	
	работа газа. Первый закон термодинамики - закон сохранения и превращения тепловой имеханической энергии.	
	Решение задач по определению совершаемой работы, изменению внутренней энергии и количества теплоты в различных термодинамических процессах.	

сновных термодинамических процессов изменения состояния идеальных орного, изобарного, изотермического, изоэнтропийного (адиабатного), ого. Уравнение основных термодинамических процессов, их изображение мме. ть межу параметрами состояния газа для каждого мическогопроцесса. Круговые процессы или циклы. Цикл Карно. ий КПД цикла Карно. сльная работа при как рабочее тело и теплоноситель. Процесс парообразования и его в РV —диаграмме. Состояние воды и водяного пара. Таблицы водяного парамма водяного пара. при по Н-S диаграмме водяного пара в процессе изменения его состояния.	6
ого. Уравнение основных термодинамических процессов, их изображение мме. ть межу параметрами состояния газа для каждого мическогопроцесса. Круговые процессы или циклы. Цикл Карно. то как работа то как рабочее тело и теплоноситель. Процесс парообразования и его в РV —диаграмме. Состояние воды и водяного пара. Таблицы водяного парамма водяного пара.	6
мме. ж межу параметрами состояния газа для каждого мического процесса. Круговые процессы или циклы. Цикл Карно. ж КПД цикла Карно. ж работа кр как рабочее тело и теплоноситель. Процесс парообразования и его в РV —диаграмме. Состояние воды и водяного пара. Таблицы водяного в грамма водяного пара.	6
мическогопроцесса. Круговые процессы или циклы. Цикл Карно. ий КПД цикла Карно. ельная работа пр как рабочее тело и теплоноситель. Процесс парообразования и его в PV —диаграмме. Состояние воды и водяного пара. Таблицы водяного вграмма водяного пара.	6
мическогопроцесса. Круговые процессы или циклы. Цикл Карно. ий КПД цикла Карно. ельная работа пр как рабочее тело и теплоноситель. Процесс парообразования и его в PV —диаграмме. Состояние воды и водяного пара. Таблицы водяного вграмма водяного пара.	6
ар как рабочее тело и теплоноситель. Процесс парообразования и его в PV –диаграмме. Состояние воды и водяного пара. Таблицы водяного аграмма водяного пара.	6
в PV –диаграмме. Состояние воды и водяного пара. Таблицы водяного аграмма водяного пара.	
ач по H-S диаграмме водяного пара в процессе изменения его состояния.	
параметров водяного пара по H-S диаграмме	
льная работа	12
и относительная влажность воздуха. Точка росы. Влагосодержание и	12
ажного воздуха. H-d диаграмма.	
процессов изменения состояния в диаграмме: нагрев, охлаждение и	
лодного и горячего воздуха. не параметров влажного воздуха по показаниям психрометра и диаграмме. дач с применением цифровых инструментов электронных таблиц, Поиск данных о свойствах влажного воздуха в электронных ресурсах.	
параметров влажного воздуха в процессах по H-d диаграмме и	
исихрометра.	
ие диаграммы влажного воздуха для определения его параметров и	
гроцесса в диаграмме. ач по H-d в процессе изменения состояния влажного воздуха.	
	процессов изменения состояния в диаграмме: нагрев, охлаждение и подного и горячего воздуха. На параметров влажного воздуха по показаниям психрометра и диаграмме. Применением цифровых инструментов электронных таблиц, Поиск данных о свойствах влажного воздуха в электронных ресурсах. Параметров влажного воздуха в процессах по H-d диаграмме и сихрометра. На процессах по нараметров и процесса в диаграмме.

Гема 1.7 Основы теории	Содержание учебного материала	4/2
еплопередачи.	1 Виды теплообмена: теплопроводность, конвективный теплообмен, излучение.	
	Понятие теплоотдачи и теплопередачи. Теплопроводность при стационарном режиме. Закон Фурье.	
	Коэффициент теплопроводности, его физический смысл, размерность. Тепловой поток, плотность теплового потока. Термическое сопротивление для различных конструкций стенок.	
	2 Конвективный теплообмен. Процесс теплоотдачи. Коэффициент теплоотдачи, его физический смысл, размерность. Факторы, влияющие на коэффициент теплоотдачи. Теплоотдача в условиях Теплообмен излучением. Основные законы излучения. Особенности излучения газов.	
	Практические занятия Практическое занятие №3 Графическое определение средних температур слоев в многослойной стенке и расчет коэффициента теплопередачи и количества теплоты.	
	Решение задач по определению количества теплоты и коэффициента теплопередачи. Самостоятельная работа	12
	Частные случаи теплообмена излучением. Теплопередача через однослойную и многослойную плоскую стенку. Тепловой поток. Термическое сопротивление. Коэффициент теплопередачи, его физический смысл и размерность. Основное уравнение теплопередачи. Графическое определение средних температур.	
Тема 2.1.	Содержание учебного материала	6/4
Классификация гоплива, его химический состав и свойства. Физико-химические основы	1 Понятие о топливе. Топливная база России. Основные месторождения. Виды топлива: естественные и искусственные. Твердые, жидкие и газообразные. Состав топлива на рабочую, сухую и горючую массу. Состав газообразного топлива.	
процесса горения топлива.	Практические занятия	

Практическое занятие №4. Ознакомление с основным и резервным топливо, его	
свойствами, составом, теплотой сгорания на примере местного предприятия.	
Расчет теоретического и действительного объема воздуха и теплоты сгорания твердого	
топлива.	
Расчет процессов горения твердого топлива по исходным данным.	
Определение теплоты сгорания топлива.	
Практическое занятие № 5 Расчет процессов горения газообразного топлива	
элементарного состава.	
Расчет процессов горения газообразного топлива элементарного топлива по исходным	
данным.	
Самостоятельная работа	14
Удельная теплота сгорания твердого и жидкого топлива. Объемная теплота сгорания	
газообразного топлива. Расчет теплоты сгорания по составу топлива. Понятие	
условного топлива. Ознакомление с видами топлива, его основными	
характеристиками, анализом топлива, теплотой сгорания	
3 Процесс горения. Подготовка топлива к горению. Стадии горения твердого, жидкого	
и газообразного топлива. Скорость горения и факторы, ее определяющие.	
Уравнения химических реакций горения твердого, жидкого и газообразного топлива.	
Теоретическое и действительное количество воздуха, необходимое для сгорания	
топлива.	
Материальный баланс процесса горения топлива.	
Расчет коэффициента избытка воздуха.	
Решение задач с применением цифровых инструментов электронных таблиц, поиск	
справочных данных о свойствах видов топлива в электронных ресурсах.	
Расчет процессов горения газообразного топлива сложного состава.	
Расчет процессов горения газообразного топлива сложного состава по исходным	
данным. Определение теплоты сгорания газообразного топлива. Решение задач с	
применением цифровых инструментов и электронных таблиц	

Гема 2.2 Температура горения топлива	Содержание учебного материала	4/2
a op ommitted	1 Калориметрическая, теоретическая и действительная температуры горения топлива,	
	их физический смысл. Пирометрический коэффициент горения, его значение. Расчет	
	теоретической температуры горения. Начальная энтальпия продуктов горения.	
	2 Влияние коэффициента избытка воздуха и подогрева воздуха на	
	температуру горения, графическое определение температуры горения.	
	Практические занятия	
	Практическое занятие № 6 Расчет температуры горения по заданному составу топлива и коэффициенту избытка воздуха.	
	Расчет теоретической и действительной температуры горения топлива методами подбора и графическим.	
Темя 3.1 Топочные устройства.	Самостоятельная работа	6
устроиства.	Способы сжигания топлива. Классификация топок. Слоевые, камерные, вихревые	
	топки. Расчет топок Горелки для газообразного топлива. Характеристика и	
	классификация горелок. Типы горелок.	
	Форсунки для сжигания жидкого топлива. Характеристика и классификация форсунок.	
	Способы распыления мазута. Типы форсунок.	
	Техника безопасности при сжигании газообразного, жидкого и твердого топлива	
	Расчет топочных устройств.	
Тема 4 Назначение	Самостоятельная работа	4
и классификация теплообменных	1 Назначение и классификация теплообменных аппаратов.	
теплоооменных аппаратов.	Принцип работы поверхностных и смешивающихся теплообменных	
aimaparos.	аппаратов. Основные схемы движения теплоносителей.	
	Теплообмен конвекцией и излучением в теплообменных аппаратах.	
	Коэффициент теплопередачи при различных формах поверхности теплообмена.	
	Влияниена теплообмен неполного омывания, загрязнения и неплотности	
	поверхности нагрева.	
	Определение конечной температуры теплоносителей и температуры поверхности теплообмена.	

Для характеристики уровня освоения учебного материала используются следующие обозначения:

- 1. ознакомительный (узнавание ранее изученных объектов, свойств);
- 2. репродуктивный (выполнение деятельности по образцу, инструкции или под руководством)
- 3. продуктивный (планирование и самостоятельное выполнение деятельности, решение проблемных задач)

3 УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

3.1. Для реализации программы учебной дисциплины предусмотрены следующие специальные помещения:

Кабинет «Общепрофильных дисциплин и профессиональных модулей», в соответствии с п. 6.1.2.3 примерной образовательной программы по специальности 18.02.05 Производство тугоплавких неметаллических и силикатных материалов и изделий.

I Специализированная мебель и системы хранения (при необходимости)

Основное оборудование

- 1 Стол преподавателя
- 2 Стул компьютерный
- 3 Столы ученические
- 4 Стулья ученические
- 5 Доска меловая (магнитная)
- 6 Стеллаж книжный

Дополнительное оборудование

- 1 Рециркулятор воздуха бактерицидный
- 2 УФ-лампа

II Технические средства (при необходимости)

Основное оборудование

- 1 Персональный компьютер с пакетом лицензионного и свободно распространенного программного обеспечения:
 - операционная система
 - антивирусное ПО
 - офисный пакет
 - архиватор
 - браузер
- 2 Проектор
- 3 Принтер, сканер (МФУ)
- 4 Аудио колонки
- 5 Экран

III Специализированное оборудование, мебель и системы хранения Основное оборудование

- 1 Сейф для хранения реактивов.
- 2 Вытяжной шкаф

Дополнительное оборудование

- 1 Шкафы для хранения химической посуды, приборов и инструментов
- 2 Медицинская аптечка

IV Демонстрационные учебно-наглядные пособия2

Основное оборудование

- 1 Модели, приборы и наборы для постановки демонстрационного и ученического лабораторного эксперимента.
- 2 Комплект учебно-наглядных пособий.

3.2. Информационное обеспечение реализации программы

Для реализации программы библиотечный фонд образовательной организации должен иметь печатные и/или электронные образовательные и информационные ресурсы, для использования в образовательном процессе. При формировании библиотечного фонда образовательной организацией выбирается не менее одного издания из перечисленных

ниже печатных изданий и (или) электронных изданий в качестве основного, при этом список может быть дополнен новыми изданиями.

3.2.1. Основные печатные издания

- 1. Боборовский С.А., Сокольский СИ. "Гидравлика, насосы и компрессоры". М.: Недра, 2021.
- 2. Костырев Ф.М., Кушнырев В.И. «Теоретические основы теплотехники» М.: 2021.
- 3. Обливин А.Н., Воскресенский А.К., Семенов Ю.П. "Основы гидравлики итеплотехники". -М.: Лесная промышленность, 2020;
- 4. Чернов О.В., Бессребенников Н.К., Силецкий В.С. "Основы теплотехники игидравлики". -М.: Высшая школа, 2021.
- 5. Черняк О.В., Рыбчинская Г.Ю. "Основы теплотехники и гидравлики". -М.: Высшаяшкола, 2019.

3.2.2. Основные электронные издания

3.2.3. Дополнительные источники (при необходимости)

- 1. Егорушкин В.Е., Цеплович Б.И. "Основы гидравлики и теплотехники". -М.: Машиностроение, 2019.
- 2. Ерохин В.Г., Маханько М.Г. Сборник задач по основам теплотехники и гидравлики. -М.: Энергия, 2018..
- 3. Ерохин В.Г., Маханько М.Г., Самойленко П.И. "Основы термодинамики". -М.: Машиностроение, 2019.
- 4. Калучин В.И., Кедров В.С., Ласков Ю.М., Сафонов П.В. "Гидравлика, водоснабжение канализация". -М.: Высшая школа, 1976, Стройиздат, 2019..
- 5. Кременецкий Н.Н., Штеренлихт Д.В., Альпшев В.М., Яковлева Л.В. "Гидравлика". -М.:Энергия, 2019.
- 6. Примеры гидравлических расчетов (под редакцией Богомолова А.И.). -М.: Транспорт,2020.
- 7. Примеры расчетов по гидравлике (под редакцией А.Д. Альдштуля). -М.: \Стройиздат,2021.
- 8. Рабинович Е.З "Гидравлика". -М.: Стройиздат, 2020.
- 9. Савин И.Ф., Сафонов П.В. Основы гидравлики и гидропривод. -М.: Высшая школа, 2020.
- 10. Тихомиров К.В., Сергеенко Э.С. "Теплотехника, теплогазоснабжение и вентиляция". -М.: Стройиздат, 2021.
- 11. Угинчус А.А., Чугаев Е.А. "Гидравлика". -М.: Стройиздат, 2020..
- 12. Цыбик Л.А., Шанаев И.Ф. "Гидравлика и насосы". -М.: Высшая школа, 2020.

4. КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

Результаты обучения	Критерии оценки	Методы оценки
Знать:	- знает параметры	Оценка преподавателя
- параметры состояния	термодинамической системы	результатов
термодинамической	термодинамические	выполнения
системы, единицы	циклов; расходов топлива,	практических.
измерения и соотношения	теплоты и пара на	
между ними;	выработку энергии;	Оценка преподавателя
основные законы	коэффициентов полезного	письменных
термодинамики, процессы	действия	самостоятельных
состояния идеальных газов,	термодинамических	работ.
основные законы	циклов тепловых	
теплопередачи;	двигателей и	Оценка
- теплотехнические	теплосиловых установок;	преподавателем
процессы производства	потерь теплоты через	результатов экзамена
ТНиСМиИ;	ограждающие	по освоению
- устройство и правила	конструкции зданий,	дисциплины.
технической эксплуатации	изоляцию трубопроводов	
основного теплотехнического	и теплотехнического	
оборудования, используемого в	оборудования; тепловых	
производстве ТНиСМиИ.	имматериальных балансов,	
	площади поверхности	
	нагрева теплообменных	
	аппаратов;	
Уметь:	- применяет законы	Оценка преподавателя
 производить расчеты 	термодинамики;	результатов
теплопередачи, процессов	– приводит расчеты	выполнения
горения топлива;	теплопередачи, процессов	практических работ
пользоваться	горения топлива;	Оценка преподавателя
диаграммами или графическими	 применяет диаграммы 	письменных
методами при расчетах;	при расчетах;	самостоятельных
 определять расходы 	– определяет расходы	работ.
топлива и тепла.	топлива и тепла.	Оценка
		преподавателем
		результатов экзамена
		по освоению
		дисциплины.