

Документ подписан простой электронной подписью
Информация о владельце:
ФИО: Сыров Игорь Анатольевич
Должность: Директор
Дата подписания: 30.10.2023 13:52:51
Уникальный программный ключ:
b683afe664d7e9f64175886cf9626a196149ad36

СТЕРЛИТАМАКСКИЙ ФИЛИАЛ
ФЕДЕРАЛЬНОГО ГОСУДАРСТВЕННОГО БЮДЖЕТНОГО ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО
УЧРЕЖДЕНИЯ ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
«УФИМСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ НАУКИ И ТЕХНОЛОГИЙ»

Факультет
Кафедра

Естественнонаучный
Общей и теоретической физики

Аннотация рабочей программы дисциплины (модуля)

дисциплина

Б1.О.13.02 Молекулярная физика.

обязательная часть

Направление

03.03.02

Физика

код

наименование направления

Программа

Медицинская физика

Форма обучения

Очная

Для поступивших на обучение в
2023 г.

Стерлитамак 2023

1. Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине, соотнесенных с установленными в образовательной программе индикаторами достижения компетенций

Формируемая компетенция (с указанием кода)	Код и наименование индикатора достижения компетенции	Результаты обучения по дисциплине (модулю)
ОПК-1. Способен применять базовые знания в области физико-математических и (или) естественных наук в сфере своей профессиональной деятельности;	ОПК-1.1. Разбирается в основных понятиях и законах физики и других естественных наук, методах математического аппарата и систем	Обучающийся должен: разбираться в основных законах физики, границах применимости основных законов классической физики, системах физических величин, размерности физических величин, историях развития и становления физики, ее современном состоянии.
	ОПК-1.2. Решает стандартные профессиональные задачи с применением физико-математических и естественнонаучных знаний, методами научного анализа и моделирования	Обучающийся должен: - анализировать информацию по физике из различных источников, структурировать, оценивать, представлять её в доступном для других виде; - приобретать новые знания по физике, используя современные информационные и коммуникационные технологии; - применять общие законы физики для решения задач.
	ОПК-1.3. Проводит теоретические и экспериментальные исследования в сфере профессиональной деятельности	Обучающийся должен: разбираться методологиях исследования в области физики, навыками решения задач, навыками анализа физических закономерностей.

2. Цели и место дисциплины (модуля) в структуре образовательной программы

Цели изучения дисциплины:

Дисциплина реализуется в рамках базовой части.

Для освоения дисциплины необходимы компетенции, сформированные в рамках изучения следующих дисциплин: «Математический анализ», «Теория вероятностей и математическая статистика», «Аналитическая геометрия».

Дисциплина изучается на 1 курсе в 2 семестре

3. Объем дисциплины (модуля) в зачетных единицах с указанием количества академических или астрономических часов, выделенных на контактную работу обучающихся с преподавателем (по видам учебных занятий) и на самостоятельную работу обучающихся

Общая трудоемкость (объем) дисциплины составляет 4 зач. ед., 144 акад. ч.

Объем дисциплины	Всего часов
	Очная форма обучения
Общая трудоемкость дисциплины	144
Учебных часов на контактную работу с преподавателем:	
лекций	36
практических (семинарских)	52
другие формы контактной работы (ФКР)	1,2
Учебных часов на контроль (включая часы подготовки):	34,8
экзамен	
Учебных часов на самостоятельную работу обучающихся (СР)	20

Формы контроля	Семестры
экзамен	2

4. Содержание дисциплины (модуля), структурированное по темам (разделам) с указанием отведенного на них количества академических часов и видов учебных занятий

4.1. Разделы дисциплины и трудоемкость по видам учебных занятий (в академических часах)

№ п/п	Наименование раздела / темы дисциплины	Виды учебных занятий, включая самостоятельную работу обучающихся и трудоемкость (в часах)			
		Контактная работа с преподавателем			СР
		Лек	Пр/Сем	Лаб	
1	Основы МКТ	36	52	0	20
1.1	Введение	1	0	0	0
1.2	Температура и термодинамическое равновесие	1	2	0	1
1.3	Основные представления молекулярно-кинетической теории газов	2	2	0	0
1.4	Законы идеальных газов	1	2	0	0
1.5	Барометрическая формула	2	2	0	0
1.6	Распределение Максвелла-Больцмана	1	2	0	1
1.7	Средняя длина и среднее время свободного пробега молекул	1	2	0	1
1.8	Явления переноса в газах	2	2	0	0
1.9	Теплопроводность и внутреннее трение при низком давлении	2	2	0	1
1.10	Термодинамическая система	1	2	0	1
1.11	Первое начало термодинамики	2	2	0	1
1.12	Теплоёмкость. Адиабатический процесс	2	2	0	0

1.13	Политропический процесс	2	3	0	1
1.14	Второе начало термодинамики. Тепловые машины. Цикл Карно	2	2	0	1
1.15	Энтропия. Приведённая теплота	2	2	0	1
1.16	Термодинамические функции	1	2	0	1
1.17	Уравнение Ван-дер-Ваальса	2	3	0	1
1.18	Критическое состояние вещества	1	2	0	1
1.19	Внутренняя энергия реального газа	1	2	0	1
1.20	Фазовые переходы	1	2	0	1
1.21	Поверхностное натяжение	1	4	0	1
1.22	Капиллярные явления	1	2	0	1
1.23	Растворы. Осмотическое давление	1	2	0	1
1.24	Аморфные и кристаллические тела	1	4	0	1
1.25	Механические и тепловые свойства кристаллов	1	0	0	1
1.26	Диаграмма равновесия твёрдой, жидкой и газовой фаз. Теплоёмкость кристаллов	1	0	0	1
	Итого	36	52	0	20

4.2. Содержание дисциплины, структурированное по разделам (темам)

Курс практических/семинарских занятий

№	Наименование раздела / темы дисциплины	Содержание
1	Основы МКТ	
1.2	Температура и термодинамическое равновесие	Решение задач на основное уравнение МКТ
1.3	Основные представления молекулярно-кинетической теории газов	Решение задач на законы Дальтона, Клапейрона
1.4	Законы идеальных газов	Решение задач на газовые законы
1.5	Барометрическая формула	Решение задач на тему Барометрическая формула
1.6	Распределение Максвелла-Больцмана	Решение задач на тему Распределение Максвелла-Больцмана
1.7	Средняя длина и среднее время свободного пробега молекул	Решение задач на тему Средняя длина и среднее время свободного пробега молекул
1.8	Явления переноса в газах	Решение задач на тему Явления переноса в газах
1.9	Теплопроводность и внутреннее трение при низком давлении	Решение задач на тему Теплопроводность
1.10	Термодинамическая система	Решение задач на тему Первое начало термодинамики
1.11	Первое начало термодинамики	Решение задач на тему Первое начало термодинамики
1.12	Теплоёмкость. Адиабатический процесс	Решение задач на тему уравнение Майера, теплоёмкость
1.13	Политропический процесс	Решение задач на тему Политропический процесс
1.14	Второе начало термодинамики. Тепловые машины. Цикл Карно	Решение задач на тему Второе начало термодинамики

1.15	Энтропия. Приведённая теплота	Решение задач на тему Энтропия
1.16	Термодинамические функции	Решение задач на тему Термодинамические функции. Энтропия. Энтальпия
1.17	Уравнение Ван-дер-Ваальса	Решение задач на тему Уравнение Ван-дер-Ваальса
1.18	Критическое состояние вещества	Решение задач на тему Критическое состояние вещества
1.19	Внутренняя энергия реального газа	Решение задач на тему Внутренняя энергия реального газа
1.20	Фазовые переходы	Решение задач на тему Фазовые переходы
1.21	Поверхностное натяжение	Решение задач на тему Поверхностное натяжение
1.22	Капиллярные явления	Решение задач на тему Капиллярные явления
1.23	Растворы. Осмотическое давление	Решение задач на тему Осмотическое давление
1.24	Аморфные и кристаллические тела	Решение задач на вычисление теплоёмкости кристаллов, закон Дюлонга и Пти

Курс лекционных занятий

№	Наименование раздела / темы дисциплины	Содержание
1	Основы МКТ	
1.1	Введение	Предмет молекулярной физики. Экспериментальное обоснование молекулярно-кинетической теории вещества. Масса атомов и молекул. Количество вещества. Термодинамический и статистический подход к изучению макроскопических систем.
1.2	Температура и термодинамическое равновесие	Температура и термодинамическое равновесие. Термоскоп и температурные точки. Абсолютная температура. Молекулярно-кинетическое истолкование абсолютной температуры и давления. Измерение температуры. Виды термометров.
1.3	Основные представления молекулярно-кинетической теории газов	Основные представления молекулярно-кинетической теории газов. Идеальный газ. Давление газа. Основное уравнение кинетической теории газов. Постоянная Больцмана.
1.4	Законы идеальных газов	Законы идеальных газов. Уравнение состояния и его следствия для бесконечно малых процессов. Макроскопические параметры
1.5	Барометрическая формула	Измерение скоростей молекул, опыт Штерна. Распределение скоростей молекул по Максвеллу. Барометрическая формула. Атмосферы планет.
1.6	Распределение Максвелла-Больцмана	Распределение Максвелла-Больцмана. Экспериментальное определение числа Авогадро. Распределение энергии молекул по степеням свободы. Флуктуации в идеальном газе и их проявление.
1.7	Средняя длина и среднее время свободного пробега молекул	Явления переноса в газах. Средняя длина и среднее время свободного пробега молекул. Эффективное сечение.
1.8	Явления переноса в газах	Диффузия. Закон Фика. Внутреннее трение. Формула

		Ньютона. Теплопроводность. Закон Фурье. Вывод коэффициентов диффузии, внутреннего трения и теплопроводности в стационарном случае.
1.9	Теплопроводность и внутреннее трение при низком давлении	Теплопроводность и внутреннее трение при низком давлении, технический вакуум. Методы измерения низких давлений.
1.10	Термодинамическая система	Термодинамическая система. Термодинамическое равновесие. Параметры состояния. Внутренняя энергия. Взаимодействие термодинамических систем. Работа и теплота как формы обмена энергией между системами. Квазистатические процессы.
1.11	Первое начало термодинамики	Первое начало термодинамики. Применение первого начала термодинамики к изопротессам.
1.12	Теплоёмкость. Адиабатический процесс	Теплоёмкость. Уравнение Майера. Адиабатический процесс. Вывод уравнения адиабаты. Скорость звука в газе
1.13	Политропический процесс	Политропический процесс. Вывод уравнения политропы. Частные случаи политропического процесса.
1.14	Второе начало термодинамики. Тепловые машины. Цикл Карно	Второе начало термодинамики. Обратимые и необратимые процессы. Тепловые машины. Цикл Карно. Теоремы Карно. Реальные циклы. Неосуществимость вечных двигателей.
1.15	Энтропия. Приведённая теплота	Энтропия. Приведённая теплота. Закон возрастания энтропии. Статистическое истолкование второго начала термодинамики. Теорема Нернста. Недостижимость абсолютного нуля.
1.16	Термодинамические функции	Возрастание энтропии при диффузии газов. Парадокс Гиббса. Термодинамические функции.
1.17	Уравнение Ван-дер-Ваальса	Экспериментальные изотермы реального газа. Уравнение Ван-дер-Ваальса. Сопоставление изотерм Ван-дер-Ваальса с экспериментальными изотермами.
1.18	Критическое состояние вещества	Непрерывность газообразного и жидкого состояний вещества. Свойства вещества в критическом состоянии. Определение критических параметров.
1.19	Внутренняя энергия реального газа	Внутренняя энергия реального газа. Эффект Джоуля-Томсона. Сжижение газов и получение низких температур.
1.20	Фазовые переходы	Фазовые переходы. Равновесие жидкости и пара. Влажность. Уравнение Клапейрона-Клаузиуса.
1.21	Поверхностное натяжение	Свойства жидкого состояния. Поверхностный слой. Поверхностное натяжение. Краевые углы. Смачивание. Формула Лапласа.
1.22	Капиллярные явления	Капиллярные явления. Давление насыщенных паров над мениском.
1.23	Растворы. Осмотическое давление	Растворы. Осмотическое давление. Закон Рауля. Правило фаз. Диаграммы состояния бинарных смесей.
1.24	Аморфные и кристаллические тела	Аморфные и кристаллические тела. Дальний порядок в кристаллах. Классификация кристаллов по типу связей, анизотропия кристаллов. Дефекты в кристаллах. Жидкие кристаллы.

1.25	Механические и тепловые свойства кристаллов	Механические свойства кристаллов. Тепловые свойства кристаллов, тепловое расширение. Плавление и кристаллизация.
1.26	Диаграмма равновесия твёрдой, жидкой и газовой фаз. Теплоёмкость кристаллов	Диаграмма равновесия твёрдой, жидкой и газовой фаз. Тройная точка. Теплоёмкость кристаллов. Закон Дюлонга и Пти. Затруднения классической физики в объяснении температурной зависимости теплоёмкости твёрдых тел.