

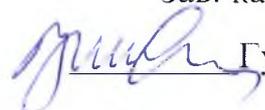


МИНОБРНАУКИ РОССИИ  
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение  
высшего образования  
«Казанский национальный исследовательский технологический университет»  
(ФГБОУ ВО «КНИТУ»)

---

Утверждаю

Зав. кафедрой ТОТ

 Гумеров Ф.М.

Программа вступительного испытания по программе подготовки научных и  
научно-педагогических кадров в аспирантуре  
по специальности «1.3.14 Теплофизика и теоретическая теплотехника»

Казань, 2022

Программа вступительного испытания сформирована на основе федеральных государственных образовательных стандартов высшего образования по программам специалитета или магистратуры.

## 1. Вопросы вступительного испытания

1. Термодинамика и ее метод.
2. Параметры состояния. Понятие о термодинамическом процессе. Идеальный газ. Законы идеального газа. Смеси идеальных газов.
3. Первый закон термодинамики. Теплота.
4. Опыт Джоуля. Эквивалентность теплоты и работы.
5. Закон сохранения и превращения энергии. Внутренняя энергия и внешняя работа.
6. Энтальпия. Обобщенные силы и обобщенные координаты.
7. Уравнение первого закона термодинамики.
8. Второй закон термодинамики. Циклы. Понятие термического КПД. Источники теплоты.
9. Обратимые и необратимые процессы. Формулировка второго закона термодинамики.
10. Цикл Карно. Теорема Карно.
11. Термодинамическая шкала температур.
12. Энтропия. Изменение энтропии в необратимых процессах.
13. Объединенное уравнение первого и второго законов термодинамики. Энтропия и термодинамическая вероятность.
14. Дифференциальные уравнения термодинамики.
15. Основные математические методы термодинамики.
16. Уравнение Максвелла. Частные производные внутренней энергии и энтальпии. Теплоемкости.
17. Равновесие термодинамических систем и фазовые переходы.
18. Гомогенные и гетерогенные термодинамические системы.
19. Термодинамическое равновесие. Условия фазового равновесия. Фазовые переходы.
20. Уравнение Клапейрона—Клаузиуса. Фазовые переходы при искривленных поверхностях раздела.
21. Термодинамические свойства веществ. Термические и калорические свойства жидкостей.
22. Критическая точка. Уравнение Ван-дер-Ваальса.
23. Термические и калорические свойства реальных газов и влажного воздуха. Уравнение состояния реальных газов.
24. Термодинамические свойства веществ на линии фазовых переходов и в критической точке. Термодинамические свойства вещества в метастабильном состоянии.

25. Основные термодинамические процессы. Изохорный процесс. Изобарный процесс. Изотермический процесс.
26. Политропные процессы.
27. Дросселирование, эффект Джоуля—Томпсона. Адиабатическое расширение реального газа в вакуум (процесс Джоуля).
28. Процесс смешения. Процессы сжатия в компрессоре.
29. Процессы истечения газов и жидкостей. Параметры торможения.
30. Сопло, диффузор. Полное и статическое давление. Уравнение Бернулли. Число Маха. Показатель адиабаты.
31. Теплопроводность. Уравнение сохранения энергии, закон Фурье, краевые условия задач теплопроводности. Механизм теплопроводности веществ в твердом (кристаллическом и аморфном), жидком и газообразном состояниях.
32. Теплопроводность через плоскую стенку. Число Био. Коэффициент теплопередачи.
33. Теплопроводность через цилиндрическую стенку, критический диаметр изоляции. Нестационарное температурное поле в плоской пластине, регулярный режим охлаждения (нагрева) тел. Метод перемножения решений.
34. Конвективный теплообмен в однокомпонентной среде. Уравнения сохранения массы, импульса и энергии в сплошной среде.
35. Эмпирические законы переноса (Ньютона, Фурье, Фика). Приведение уравнений к безразмерному виду, критерии подобия. Физический смысл чисел подобия конвективного тепло- и массообмена. Тройная аналогия.
36. Теплообмен при внешнем обтекании тела. Система уравнений теплового пограничного слоя.
37. Анализ теплообмена при ламинарном течении в пограничном слое методами размерностей. Автомодельное решение Польшаузена.
38. Соотношения для расчета теплообмена при различных числах Прандтля. Условные толщины пограничного слоя. Интегральные уравнения импульса и энергии.
39. Переход ламинарного течения в турбулентное, влияние на турбулентный переход параметров набегающего потока, массовых сил, характеристик обтекаемой поверхности.
40. Теоретические и экспериментальные аспекты перехода ламинарного течения в турбулентное. Осредненные уравнения движения и энергии для турбулентного течения.
41. Кажущиеся напряжения турбулентного трения, турбулентный тепловой поток. Структура пристенной турбулентной области.
42. Аналогия Рейнольдса для теплообмена при турбулентном течении в пограничном слое, ее модернизированный вариант (двухслойная схема), расчетные соотношения для теплоотдачи.
43. Конвективный теплообмен при высоких скоростях течения.
44. Адиабатическая температура стенки, коэффициент восстановления, методы расчета теплоотдачи. Теплообмен на проницаемой поверхности.

45. Теплообмен при поперечном обтекании одиночного цилиндра и пучков труб. Теплообмен при свободной конвекции. Механизм и математическое описание, приближение Буссинеска.
46. Развитие пограничного слоя на вертикальной плоской поверхности, расчет коэффициента теплоотдачи. Свободная конвекция на поверхности горизонтального цилиндра и сферы.
47. Свободная конвекция в замкнутых объемах; теплопередача через прослойку.
48. Теплообмен при фазовых превращениях. Математическое описание и модели двухфазных сред.
49. Универсальные условия совместности на межфазных границах. Специальные условия совместности для процессов тепло- и массообмена.
50. Неравновесность на межфазных границах, квазиравновесное приближение.
51. Пленочная и капельная конденсация. Теплообмен при пленочной конденсации на вертикальной поверхности: решение Нуссельта, анализ основных допущений.
52. Конденсация на поверхности горизонтального цилиндра. Конденсация движущегося пара. Качественные закономерности капельной конденсации.
53. Кипение жидкостей. Условия зарождения парового зародыша в объеме перегретой жидкости и на твердой поверхности нагрева.
54. Основные закономерности роста и отрыва паровых пузырьков. «Кривая кипения». Теплообмен при пузырьковом кипении в большом объеме, теплообмен при пленочном кипении. Кризисы кипения в большом объеме.
55. Режимы течения двухфазных потоков в трубах. Характер изменения среднemasсовой температуры жидкости, температуры стенки, расходного массового паросодержания по длине обогреваемого канала.
56. Кипение жидкости, недогретой до температуры насыщения. Кризис теплоотдачи при кипении в трубах. Тепло- и массообмен при химических превращениях.
57. Диффузия, сопровождаемая гомогенной или гетерогенной химической реакцией. Процессы на поверхности тела, обтекаемого гиперзвуковым потоком газа.
58. Сублимация поверхности тела, обтекаемого высокотемпературным газовым потоком. Коэффициент аккомодации. Зависимость скорости сублимации от температуры поверхности тела.
59. Термическое разложение тела, обтекаемого высокотемпературным потоком химически активного газа.
60. Химическое взаимодействие на поверхности тела, обтекаемого высокотемпературным газовым потоком.
61. Разрушение композиционных материалов в высокотемпературном газовом потоке. Взаимодействие процессов горения и испарения.
62. Теплообмен излучением. Основные понятия и законы излучения. Природа излучения. Интегральная и спектральная плотности потока

излучения. Поглощательная, отражательная и пропускательная способности тел. Абсолютно черное тело.

63. Законы теплового излучения (Планка, Вина, Стефана—Больцмана, Кирхгофа, Ламберта). Излучение реальных тел. Радиационные свойства реальных материалов.
64. Теплообмен излучением в диатермичной среде. Геометрия излучения (локальные и средние угловые коэффициенты). Зональный метод расчета теплообмена в системе тел, разделенных прозрачной средой.
65. Теплообмен излучением в поглощающих и излучающих средах. Излучение и поглощение в газах. Основной закон переноса энергии излучения в излучающе-поглощающей среде. Собственное излучение газа. Методы расчета теплообмен

## **2. Учебно-методическое и информационное обеспечение**

### **2.1. Литература**

1. Теория тепломассообмена /Под ред. А.И. Леонтьева. М.: Изд-во МГТУ им. Н.Э. Баумана, 1997.
2. Кириллин В.А., Сычев В.В., Шейндлин А.Е. Техническая термодинамика. Изд. 4-е. М.: Энергоатомиздат, 1983.
3. Цветков Ф.Ф., Григорьев Б.А. Тепломассообмен: Учеб. пособие для вузов. М.: Изд-во МЭИ, 2001.
4. Сычев В.В. Дифференциальные уравнения термодинамики. Изд. 2-е. М.: Высш. шк., 1991.
5. Теплоэнергетика и теплотехника (справочная серия). В 4 книгах. Книга вторая. Теоретические основы теплотехники. Теплотехнический эксперимент. М.: Изд-во МЭИ, 2001
6. Теоретическая механика. Термодинамика. Теплообмен. / Энциклопедия. Машиностроение. Т. 1–2 / Под общ. Ред. К.К. Колесникова, А.И. Леонтьева. М.: Машиностроение, 1999.
7. Шпильрайн Э.Э., Кессельман П.М. Основы теории теплофизических свойств веществ. М.: Энергия, 1977.
8. Лабунцов Д.А., Ягов В.В. Механика двухфазных сред. М.: Изд-во МЭИ, 2000.
9. Базаров И.П. Термодинамика. Изд. 2-е. М.: Высшая школа, 1976.

## 2.2. Программное обеспечение и Интерне-ресурсы

1. Научная Электронная Библиотека (НЭБ) – <http://elibrary.ru>
2. ЭБС «БиблиоТех» - <http://ksru.bibliotech.ru>
3. ЭБС «Лань» - <http://e.lanbook.com/books/>

## 3. Критерии оценки

Оценка знаний проводится в форме устного/письменного ответа на вопросы экзаменационной комиссии. Уровень знаний поступающего оценивается экзаменационной комиссией по столбальной системе.

Минимальное количество баллов, подтверждающее успешное прохождение вступительного испытания – «60».

Билет вступительного испытания включает два вопроса. Каждый из вопросов билета оценивается баллами от 0 до 50 в соответствии с таблицей.

Критерии	Баллы
Ответ полный, логичный, конкретный, продемонстрированы полные знания	50-41
Ответ полный, с незначительными замечаниями и ошибками	40-31
Ответ неполный, существенные замечания, наличие ошибок и некоторых пробелов в знаниях	30-21
Неполный ответ, наличие ошибок и пробелов в знаниях	20-11
Ответ на поставленный вопрос не дан или несодержателен	10-0