

НЕФТЕЮГАНСКИЙ ИНДУСТРИАЛЬНЫЙ КОЛЛЕДЖ
(филиал) федерального государственного бюджетного образовательного учреждения
высшего профессионального образования «Югорский государственный университет»

МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ И КОНТРОЛЬНЫЕ ЗАДАНИЯ

для студентов заочной формы обучения

ПМ 02. Эксплуатация нефтегазопромыслового оборудования

МДК 02.01 Эксплуатация нефтегазопромыслового оборудования

**Осуществление расчетов тепловых процессов нефтегазопромыслового
оборудования**

специальность

21.02.01 Разработка и эксплуатация нефтяных и газовых месторождений

Рассмотрены
предметной (цикловой)
комиссией
Протокол № 4 от 15.01.2015г.
Председатель П(Ц)К Шамгу

Утверждены
заседанием методсовета
Протокол № 3 от 20.01.15
Председатель методсовета
Чуев И.А. Успехова

Методические указания и задания к контрольной работе по теме «**Осуществление расчетов тепловых процессов нефтегазопромыслового оборудования**» разработаны в соответствии с ФГОС по специальности среднего профессионального образования
21.02.01 Разработка и эксплуатация нефтяных и газовых месторождений

Организация-разработчик: Нефтеюганский индустриальный колледж
(филиал) федерального государственного бюджетного образовательного учреждения
высшего профессионального образования «Югорский государственный университет»

Разработчик: Кунакова Т.А. – преподаватель НИК (филиала) ФГБОУ ВПО «ЮГУ»

Пояснительная записка

Методические указания и контрольные задания разработаны на основании программы профессионального модуля ПМ 02 Эксплуатация нефтегазопромыслового оборудования МДК 02.01 Эксплуатация нефтегазопромыслового оборудования.

Изучение материала базируется на знаниях, полученных при изучении физики, технической механики, геологии и темы «Выполнение гидравлических расчетов трубопроводов», МДК 02.01 Эксплуатация нефтегазопромыслового оборудования ПМ.02 Эксплуатация нефтегазопромыслового оборудования.

Предусматривается изучение основ термодинамики, теории передачи теплоты, принципов действия и конструкции различных теплосиловых установок, используемых на нефтебазах, нефтеперекачивающих и компрессорных станциях магистральных трубопроводов, а также элементов их расчета.

В результате освоения темы студент должен:

уметь:

- производить расчеты требуемых физических величин в соответствии с законами и уравнениями термодинамики и теплопередачи.

знать:

- основные понятия, законы и процессы термодинамики и теплопередачи;
- методы расчета термодинамических и тепловых процессов;
- классификацию, особенности конструкции, действия и эксплуатацию котельных установок, поршневых двигателей внутреннего сгорания, газотурбинных и теплосиловых установок.

Изучение темы рассчитано на 123 часа, в том числе 32 часа отведено на выполнение практических работ и 41 час на внеаудиторную самостоятельную работу.

Для заочной формы обучения предусмотрено проведение 18 часов аудиторных занятий, в том числе 8 часов отведено на выполнение практических работ, на самостоятельное изучение отводится 105 часов.

Учебным планом предусмотрено выполнение 1 контрольной работы. Итоговой формой контроля является экзамен.

Тематический план

Наименование разделов профессионального модуля (ПМ), междисциплинарных курсов (МДК) и тем	Содержание учебного материала, лабораторные работы и практические занятия, самостоятельная работа обучающихся, курсовая работ (проект)	Объем часов
ПМ 02. Эксплуатация нефтегазопромыслового оборудования		
МДК 02. 01. Эксплуатация нефтегазопромыслового оборудования		
Тема 2. Осуществление расчетов тепловых процессов нефтегазопромыслового оборудования		
	1. Законы и уравнения термодинамики	45
	Термодинамическая система. Законы идеальных газов. Смеси жидкостей, паров и газов.	4
	Теплоемкость вещества. Первое и второе начало термодинамики.	2
	Термодинамические процессы изменения состояния	2
	Процессы парообразования. Истечение и дросселирование газов и паров.	4
	Термодинамические процессы компрессорных машин, паросиловых установок и поршневых двигателей внутреннего сгорания	2
	Практическая работа №2.1 Газовые процессы и газовые законы	4
	Практическая работа №2.2 Расчет газовой смеси и их теплоемкости	6
	Практическая работа №2.3 Определение параметров водяного пара по таблицам и диаграммам	4
	Практическая работа №2.4 Расчет циклов ДВС	4
	Самостоятельная работа №2.1 Графическое изображение структуры текста лекции	2
	Самостоятельная работа №2.2 Решение индивидуальных графических задач	3
	Самостоятельная работа №2.3 Решение индивидуальных задач на расчет паросиловой установки	6
	Самостоятельная работа №2.4 Составление теста по пройденной теме	2

1	2	3
	2. Законы и уравнения теплопередачи	22
	Формы передачи теплоты	2
	Теплообмен теплопроводностью, конвекцией и излучением	4
	Назначение и виды теплообменных аппаратов	2
	Практическая работа №2.5 Расчет теплопроводности через однослойную и многослойную стенки	4
	Практическая работа №2.6 Расчет теплообмена конвекцией и излучением	2
	Практическая работа №2.7 Тепловой расчет теплообменных аппаратов	4
	Самостоятельная работа №2.5 Подготовка сообщений по теме: «Теплообменные аппараты в НиГП»	4
	3. Особенности конструкции и эксплуатации теплотехники	56
	Топливо, продукты сгорания. Топки и топочные устройства. Котельные установки	6
	Поршневые двигатели внутреннего сгорания: назначение, виды, эксплуатация и применение в нефтяной и газовой промышленности	4
	Газотурбинные установки: классификация, особенности конструкции и эксплуатация	4
	Теплосиловые установки: виды, преимущества и недостатки	4
	Практическая работа №2.8 Расчет топлива и процесса горения	4
	Практическая работа №2.9 Расчет топок	2
	Практическая работа №2.10 Тепловой расчет ДВС	4
	Практическая работа №2.11 Расчет циклов ГТУ	4
	Самостоятельная работа №2.6 Составление таблицы по классификации топлива	2
	Самостоятельная работа №2.7 Графическое изображение основных элементов городской котельной номер №2	4
	Самостоятельная работа №2.8 Подготовка сообщений по теме «Поршневые ДВС и ГТУ в НиГП»	4
	Самостоятельная работа №2.9 Выполнение творческих заданий: фотографий, презентаций, фильмов	8
	Самостоятельная работа №2.10 Подготовка к тесту по теме	6
ИТОГО:		123

Основные требования к выполнению и оформлению контрольной работы

1. Студент, для освоения требуемых знаний и умений по изучаемой теме, перед выполнением контрольной работы должен изучить учебный материал, указанный в тематическом плане.

2. Контрольная работа должна быть правильно оформлена: на обложке тетради указывается тема, по которой выполняется контрольная работа, междисциплинарный курс (МДК) и профессиональный модуль (ПМ), номер варианта, ФИО студента и преподавателя.

3. В тетради необходимо оставлять поля шириной 3 - 4 см, в конце 1-2 страницы для рецензии.

4. Контрольная работа должна быть написана грамотно (без стилистических и грамматических ошибок), а также не должно быть ошибок по существу предмета.

5. Задания контрольной работы необходимо переписывать полностью, отвечать конкретно и только на поставленный вопрос. При необходимости записи сопровождать схемами, рисунками, таблицами. Записи выполняются пастой черного (фиолетового) цвета, четко и разборчиво.

6. Выполнение каждого действия должно быть прокомментировано. При расчетах следует записать формулу, а только затем числовые вычисления. Выполнение расчетов и их запись должны носить последовательный характер. Не допускается подставлять в формулу значения какой-либо величины, а ниже производить вычисления этого числа. Каждое задание начинать с новой страницы.

7. Графическая часть контрольной работы выполняется аккуратно, с использованием чертежных инструментов. Все рисунки и схемы должны быть пронумерованы в порядке их расположения. По тексту при оформлении каждой из задач необходимо делать ссылку на номер рисунка или схемы. На рисунках (схемах) необходимо нанести известные и искомые параметры.

При оформлении заданий контрольной работы должна соблюдаться следующая последовательность (каждый пункт выполняется с красной строки):

- задание контрольной работы;
- исходные данные для решения задачи (единицы измерения перевести в систему СИ);
- рисунок (схема);
 - по центру строки слово «Решение:», ниже изложение хода решения задачи с пояснениями;
 - ответ.

8. Отвечать на теоретические вопросы контрольной работы необходимо коротко и по существу.

9. В конце контрольной работы указывается перечень литературы, которой студент пользовался при выполнении контрольной работы (фамилия автора, название книги, название издательства и год издания).

10. При возврате контрольной работы студент должен внимательно Прочитать рецензию преподавателя, выполнить все его рекомендации и советы. Исправления необходимо выполнить в той же тетради и сдать контрольную работу повторно.

11. Контрольная работа должна быть предоставлена в учебную часть в срок, указанный в учебном графике.

12. Выполненные контрольные работы оцениваются оценкой «зачтено» или «не зачтено». Контрольные работы, выполненные небрежно, не по-своему варианту возвращаются студенту без проверки.

13. Студенты, не выполнившие контрольную работу, к экзамену не допускаются.

14. Каждым вариантом предусматривается письменные ответы на два теоретических вопроса и решение трех задач.

15. Контрольная работа рассчитана на 30 вариантов. Индивидуальный вариант для выполнения работы соответствует порядковому номеру списочного состава студента в журнале.

16. Номера теоретических вопросов контрольной работы помещены в таблицу. В первом вертикальном столбце таблицы необходимо найти цифру, соответствующую предпоследней цифре варианта студента, в горизонтальном – последнюю цифру варианта и на пересечении строк, соответствующих этим цифрам, находятся номера вопросов, на которые необходимо письменно ответить.

17. По всем неясным вопросам, которые возникают в процессе изучения материала и выполнения контрольной работы, следует обратиться к преподавателю за консультацией.

Контрольная работа

Номера вопросов теоретической части контрольной работы

Предпоследняя цифра варианта	Последняя цифра варианта									
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10 20 30
0	1 30	2 59	3 58	4 57	11 56	6 55	7 54	8 53	19 52	18 51
1	5 50	21 49	13 48	14 47	15 46	16 45	17 44	10 43	9 42	20 41
2	12 40	22 39	23 38	24 37	25 36	26 35	27 34	28 33	29 32	30 31

Теоретические вопросы

1. История развития термодинамики как науки.
2. Раскрыть понятия об энергии, теплоте, работе.
3. Дать понятие термодинамической системе.
4. Основные параметры состояния термодинамической системы.
5. Основные законы идеальных газов: законы Бойля-Мариотта, Гей-Люссака.
6. Основные законы идеальных газов: Шарля, Авогадро.
7. Понятие о термодинамическом процессе.
8. Понятие о внутренней энергии, энтальпии, работе, совершаемой газом в термодинамическом процессе.
9. Теплоемкость газов: истинная и средняя, зависимость теплоемкости от температуры и характера процесса.
10. Понятие об изохорном процессе, изображение его в P-V, P-T, координатах.
11. Понятие об изобарном процессе, изображение его в P-V, P-T, координатах.
12. Понятие об изотермическом процессе, изображение его в P-V, P-T, координатах.
13. Понятие об адиабатном процессе, изображение его в P-V, P-T, координатах.
14. Основные положения о II законе термодинамики, понятие об энтропии;
15. Понятие о круговом процессе. Обратимый, необратимый круговые процессы.
16. Идеальный цикл и диаграмма теплового двигателя, термический к.п.д;
17. Идеальный цикл и диаграмма холодильной машины, к.п.д. холодильной машины.
18. Процессы парообразования в P-V, P-T координатах.
19. Теплота парообразования и теплоемкость перегретого пара.
20. Влажный воздух и параметры его состояния.
21. Цикл Ренкина.
22. Сопла, как преобразователи потенциальной энергии газа в кинетическую энергию потока.
23. Понятие о дросселировании газов и паров.
24. Теплообмен теплопроводностью через плоскую стенку.
25. Теплообмен теплопроводностью через цилиндрическую стенку.
26. Теплообмен излучением между телами.

27. Тепловое излучение газов.
28. Конвективный теплообмен.
29. Сложный теплообмен.
30. Тепловая изоляция.
31. Типы теплообменных аппаратов.
32. Классификация топлива.
33. Сущность процесса горения топлива, полное горение, неполное.
34. Теплота сгорания топлива. «Условное» топливо.
35. Состав топлива и его характеристики.
36. Котельная установка: основные элементы и классификация.
37. Тепловой баланс котельной установки.
38. Котельные агрегаты: определение, виды.
39. Классификация топочных устройств.
40. Вертикальный котел системы В.Г. Шухова.
41. Прямоточный котел Л.Д. Рамзина.
42. Классификация горелок.
43. Пароперегреватели: назначение, схемы подключения.
44. Водяные экономайзеры: назначение, виды.
45. Паровая турбина активного действия.
46. Паровая турбина реактивного действия.
47. Теоретический цикл двигателя внутреннего сгорания с изохорным подводом и отводом теплоты (цикл Отто).
48. Теоретический цикл двигателя внутреннего сгорания с изобарным подводом и изохорным отводом теплоты (цикл Дизеля).
49. Теоретический цикл двигателя внутреннего сгорания со смешанным подводом и изохорным отводом теплоты (цикл Тринклера).
50. Требования, предъявляемые к смазочным маслам и топливу.
51. Классификация теплосиловых установок.
52. Понятие о детонации и октановом числе топлива.
53. Принцип действия 2-х тактного двигателя внутреннего сгорания.
54. Принцип действия 4-х тактного двигателя внутреннего сгорания.
55. Принцип работы одноступенчатого поршневого компрессора.
56. Понятие о теплообменном аппарате, классификация теплообменных аппаратов.
57. Понятие о газотурбинной установке.
58. Способы повышения мощности и к.п.д. поршневых двигателей внутреннего сгорания.
59. Сопло Лаваля: устройство и принцип работы.

Задача 1

В резервуаре емкостью V находится смесь газов при давлении P_1 и температуре $t_1^{\circ}\text{C}$. Определить первоначальные объемные, массовые доли компонентов, составляющих смесь; плотность и удельный объем смеси; газовую постоянную смеси и парциальные давления компонентов.

Исходные данные к задаче 1

Предпоследняя цифра варианта	Исходные параметры	Единицы измерения	Последняя цифра варианта									
			1	2	3	4	5	6	7	8	9	10 20 30
0	Состав смеси	газ м ³	O ₂ 1,1	CH ₄ 1,2	NH ₃ 1,3	CO 1,4	NH ₃ 1,5	H ₂ O 1,6	CO ₂ 1,7	N ₂ 1,8	H ₂ 1,9	CH ₄ 1
		газ кг	H ₂ O 10	O ₂ 10,5	CH ₄ 11	N ₂ 11,5	CO 12	NH ₃ 12,5	H ₂ 13	H ₂ O 13,5	CO ₂ 14	N ₂ 15
		газ м ³	CO ₂ 1,4	N ₂ 1,3	O ₂ 1,2	CH ₄ 1,1	H ₂ 1	CH ₄ 0,9	NH ₃ 0,8	CO 0,7	NH ₃ 0,6	H ₂ O 0,5
	P ₁	МПа	0,1	0,2	0,3	0,4	0,5	0,6	0,7	0,8	0,9	1
	t ₁	°C	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19
1	Состав смеси	газ кг	H ₂ O 5	CO ₂ 5,5	NH ₃ 6	CO 6,5	H ₂ 7	CH ₄ 7,5	CO ₂ 8	CH ₄ 8,5	N ₂ 9	O ₂ 9,5
		газ м ³	CO ₂ 3	O ₂ 3,1	CO 3,2	H ₂ 3,3	NH ₃ 3,4	NH ₃ 3,5	CH ₄ 3,6	N ₂ 3,7	O ₂ 3,8	H ₂ O 3,9
		газ кг	CH ₄ 7,5	CO 8	H ₂ 8,5	NH ₃ 9	CH ₄ 9,5	H ₂ O 10	N ₂ 10,5	O ₂ 11	H ₂ O 11,5	CO ₂ 12
	P ₁	атм	10	9,5	9	8,5	8	7,5	7	6,5	6	6,5
	t ₁	°C	13	16	15	17	18	20	21	23	25	24
2	Состав смеси	газ м ³	CH ₄ 1,15	N ₂ 1,25	NH ₃ 1,35	CO ₂ 1,45	H ₂ O 1,55	O ₂ 1,65	H ₂ O 1,75	CO ₂ 1,85	NH ₃ 1,95	CH ₄ 2
		газ кг	N ₂ 10	NH ₃ 10,5	CO ₂ 11	H ₂ O 11,5	CO 12	H ₂ O 12,5	CO ₂ 13	NH ₃ 13,5	CO ₂ 14	H ₂ 15
		газ кг	NH ₃ 1 4	CO ₂ 1 3	H ₂ O 1 2	CH ₄ 1 1	O ₂ 10	CO ₂ 9	NH ₃ 8	CO 7	CH ₄ 6	N ₂ 5
	P ₁	кПа	150	200	300	400	500	600	700	800	900	100
	t ₁	°C	10	17	12	13	19	25	26	17	18	19

Методические указания к решению задачи 1

Алгоритм решения задачи

1. Производим расчет плотности на конкретные температуру T₁ и давление P₁ по формуле:

$$\rho_i = \rho_{i(n,y)} \frac{P_1 \cdot T_{n,y}}{P_{n,y} \cdot T_1} \quad (1)$$

2. Находим плотность смеси через плотности и объемные доли компонентов (см. Приложение Таблица 1).
3. Производим расчет параметров газовой смеси используя формулы из таблицы расчета газовых смесей (см. Приложение Таблица 2)
4. По результатам расчетов записываем ответ.

Задача 2

При нагнетании водяного пара в нефтяной пласт для повышения нефтеотдачи наружная поверхность насосно-компрессорных труб (НКТ) изолируется асбестовой бумагой. Определить температуру наружной поверхности изоляции T_3 и на границе слоев стенки T_2 (см рис. 1), если размеры НКТ и коэффициент теплопроводности материала труб: d_1 , d_2 , λ_1 ; толщина слоя и коэффициент теплопроводности асбестовой бумаги соответственно δ_2 , λ_2 ; температура внутренней поверхности НКТ T_1 ; плотность удельного теплового потока q . Длину участка труб принять 1 метр.

Исходные данные к задаче 2

Предпо- следняя цифра варианта	Исходные параметры	Единицы измерения	Последняя цифра варианта									
			1	2	3	4	5	6	7	8	9	10 20 30
0	d_1	мм	27	33	42	48	60	73	73	89	102	114
	d_2	мм	33	40	49	56	70	87	86	105	115	128
	λ_1	$\frac{Вт}{м \cdot C}$	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36
	δ_2	мм	1,5	1,55	1,6	1,65	1,65	1,7	1,75	1,5	1,8	1,85
	λ_2	$\frac{Вт}{м \cdot C}$	0,106	0,109	0,11	0,11	0,11	0,12	0,12	0,12	0,13	0,13
	T_1	$^{\circ}C$	416	413	410	407	404	401	398	395	392	389
	q	$Вт/м^2$	9360	9260	9170	9080	8990	8900	8810	8720	8600	8550
1	d_1	мм	73	27	27	33	33	42	48	52	60	73
	d_2	мм	84	32,72	34,8	39,7	42,1	48,3	58,1	67,2	72,9	87,0
	λ_1	$\frac{Вт}{м \cdot C}$	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46
	δ_2	мм	1,9	1,3	1,35	1,4	1,45	1,5	1,55	1,6	1,65	1,3
	λ_2	$\frac{Вт}{м \cdot C}$	0,13	0,13	0,14	0,14	0,14	0,15	0,15	0,15	0,16	0,16
	T_1	$^{\circ}C$	385	382	379	376	373	370	367	364	361	358
	q	$Вт/м^2$	8460	8400	8300	8200	8130	8050	7950	7890	7810	7730
2	d_1	мм	89	102	42	48	52	60	73	89	102	114
	d_2	мм	103,6	118,7	49,1	63,2	60,4	77,0	92,9	108,0	123,0	135,8
	λ_1	$\frac{Вт}{м \cdot C}$	47	48	49	50	37	43	46	42	47	49
	δ_2	мм	2	1,9	1,2	1,3	1,4	1,5	1,6	1,7	1,8	1,9
	λ_2	$\frac{Вт}{м \cdot C}$	0,16	0,17	0,17	0,17	0,17	0,18	0,18	0,18	0,19	0,21
	T_1	$^{\circ}C$	355	352	349	346	343	340	337	334	331	329
	q	$Вт/м^2$	7650	7580	7500	7400	7350	7280	7200	7130	7060	6990

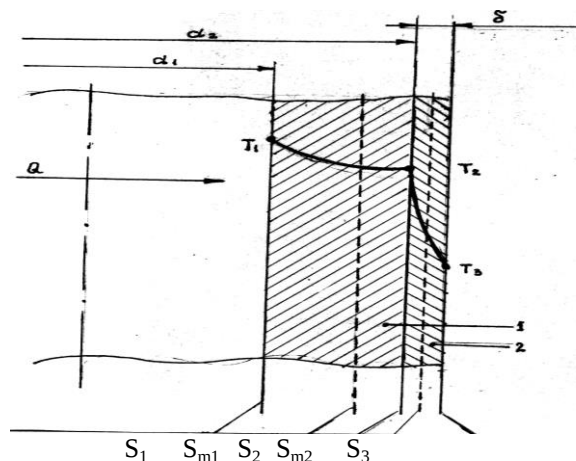


рис. 1. Границы слоев НКТ и изоляции

Методические указания к решению задачи 2

Алгоритм решения задачи

1. Находим среднее значение площади стенки НКТ:

$$S_{m1} = \sqrt{S_1 S_2}, \text{ м}^2, \quad (2)$$

где S_1 - площадь внутренней поверхности НКТ, м^2
 S_2 - площадь на границе раздела НКТ и изоляции, м^2

2. Находим среднее значение площади изоляции:

$$S_{m2} = \sqrt{S_3 S_2}, \text{ м}^2, \quad (3)$$

где S_3 - площадь внешней поверхности изоляции, м^2

3. Находим среднее значение площади условной стенки (труба+изоляция):

$$S_m = \sqrt{S_{m1} S_{m2}}, \text{ м}^2 \quad (4)$$

4. Находим общее термическое сопротивление стенки:

$$R = R_1 + R_2 = \frac{\delta_1}{\lambda_1 S_{m1}} + \frac{\delta_2}{\lambda_2 S_{m2}} \quad (5)$$

5. Находим эквивалентный коэффициент теплопроводности условной стенки:

$$\lambda_s = \frac{\delta}{S_m R}, \text{ Вт/м} \cdot \text{С} \quad (6)$$

6. Определяем температуру на наружной поверхности изоляции:

$$T_3 = T_1 - q \frac{\delta}{\lambda_s}, \text{ К} \quad (7)$$

7. Определяем температуру на наружной поверхности НКТ:

$$T_2 = T_1 - \frac{\delta_1}{\lambda_1} \cdot \frac{S_m}{S_{m1}} q, \text{ К} \quad (8)$$

8. По результатам расчетов записываем ответ.

Задача 3

Определить низшую теплоту сгорания рабочей массы топлива следующего элементарного состава, топливный эквивалент заданного рабочего топлива, теоретический и действительный расход воздуха, необходимого для сжигания топлива.

Исходные данные к задаче 3

Предпоследняя цифра варианта	Исходные параметры	Единицы измерения	Последняя цифра варианта									
			1	2	3	4	5	6	7	8	9	10 20 30
0	C ^r	%	96	94	92	90	88	86	84	82	80	78
	H ^r	%	1,5	1,8	2,1	2,3	9	10	2,9	3,1	10,4	17
	N ^r	%	1	1,1	1,2	1,3	1,4	1,5	1,6	1,7	1,8	1,9
	O ^r	%	1	2	4	5	1	2	7	6	5	2
	S ^r	%	0,5	1,1	0,7	1,4	0,6	0,5	4,5	7	3	0,9
	A ^p	%	10	12	13	11	14	15	16	17	18	19
	W ^p	%	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
	α		1,01	1,02	1,03	1,04	1,05	1,06	1,07	1,08	1,09	1,1
1	C ^c	%	66	64	60	60	58	56	51	52	45	48
	H ^c	%	14	10,5	18	23	10,4	24	30	17	21	33
	N ^c	%	2	2,1	2,2	2,3	2,4	2,5	2,6	11	14	2,9
	O ^c	%	4	7	3,5	1,5	10	2	1,7	2,4	2,1	4,2
	S ^c	%	4	6,4	4,3	0,2	5,2	0,5	1,7	3,6	0,9	1,9
	A ^p	%	10	10	12	13	14	15	13	14	17	10
	W ^p	%	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24
	α		1,2	1,3	1,4	1,5	1,6	1,7	1,8	1,9	2	2,1
2	C ^r	%	56	54	52	50	48	46	44	42	40	38
	H ^r	%	35	58	42	27	33	29	36	38	48	41
	N ^r	%	3	3,1	3,2	13	3,4	17	15	3,7	3,8	3,9
	O ^r	%	2,8	2	2,1	6,1	7,1	3,6	2,1	12,7	6,2	9,4
	S ^r	%	3,2	2,9	0,7	3,9	8,5	4,4	2,9	3,6	2	7,7
	A ^p	%	30	31	32	33	34	17	18	19	20	21
	W ^p	%	25	26	27	28	2	3	4	5	6	7
	α		2,2	2,3	2,4	2,5	2,6	2,7	2,8	2,9	3	3,1

Методические указания к решению задачи 3

Алгоритм решения задачи

1. Для пересчета состава топлива с горючей массы на рабочую определяем коэффициент пересчета:

$$K_r = \frac{100 - (A^p + W^p)}{100}; \quad (9)$$

2. Для пересчета состава топлива с сухой массы на рабочую определяем коэффициент пересчета:

$$K_c = \frac{(100 - W^p)}{100} \quad (10)$$

3. Пересчитываем состав топлива с горючей (сухой) массы на рабочую, умножив % состава топлива на поправочный коэффициент K_r (K_c).

4. Определяем низшую теплоту сгорания топлива:

$$Q_H^p = 0,338 \cdot C^p + 1,025 \cdot H^p - 0,1085 (O^p - S^p) - 0,025 \cdot W^p, \quad \frac{\text{МДж}}{\text{кг}} \quad (11)$$

5. Рассчитываем топливный эквивалент:

$$\Theta = \frac{Q_H^p}{29,3}, \quad (12)$$

где 29,3 – теплота сгорания «условного» топлива

6. Рассчитываем теоретический расход воздуха для сжигания топлива:

$$V_B^T = 0,0899 \cdot C^p + 0,267 \cdot H^p + 0,033 (S^p - O^p), \text{ м}^3 \quad (13)$$

7. Рассчитываем действительный расход воздуха:

$$V_B^A = V_B^T \cdot \alpha, \text{ м}^3, \quad (14)$$

где α - коэффициент избытка воздуха.

8. По результатам расчетов записываем ответ.

Вопросы для подготовки к экзамену

Теоретические вопросы

1. Уравнение состояния реального газа.
2. Основные газовые процессы и газовые законы.
3. Газовые смеси: примеры и способы задания.
4. Расчет теплообменных аппаратов: конструктивный и поверочный.
5. Основные законы теплопередачи: теплопроводность, конвекция и лучистый теплообмен.
6. Основное и вспомогательное оборудование котельных установок.
7. Двигатели внутреннего сгорания: классификация, принцип действия, применение в нефтяной и газовой промышленности.
8. Газотурбинные установки: назначение, классификация и область применения.
9. Тепловые установки: классификация, преимущества и недостатки.

Практические задания для подготовки к экзамену

1. Рассчитать параметры газовой смеси, если задан ее объемный или массовый состав:
2. Построить температурную диаграмму прямотока или противотока для теплообменного аппарата и определить площадь его поверхности по исходным данным.
3. Расшифровать марку двигателя внутреннего сгорания.

Основные параметры газов

Таблица 1

Название газа	Хим. формула	Молекулярная масса, μ	Плотность ρ , кг/м ³	Газовая постоянная R, Дж/(кг·К)
Воздух		28,96	1,293	287,0
Кислород	O ₂	32,00	1,429	259,8
Азот	N ₂	28,026	1,251	296,8
Атмосферный азот	N ₂	28,16	(1,257)	(295,3)
Гелий	He	4,003	0,179	2078,0
Аргон	Ar	39,994	1,783	208,2
Водород	H ₂	2,016	0,090	4124,0
Оксид углерода	CO	28,01	1,250	296,8
Двуокись углерода	CO ₂	44,01	1,977	188,9
Сернистый газ	SO ₂	64,06	2,926	129,8
Метан	CH ₄	16,032	0,717	518,8
Этилен	C ₂ H ₄	28,052	1,251	296,6
Коксовый газ		11,50	0,515	721,0
Аммиак	NH ₃	17,032	0,771	488,3
Водяной пар	H ₂ O	18,016	(0,804)	(461)

Таблица для расчета газовых смесей

Таблица 2

Доля	Перевод в другую долю	Плотность, $\rho_{см}$, удельный объем смеси $\nu_{см}$	Молекулярная масса смеси, $\mu_{см}$	Газовая постоянная смеси $R_{см}; \frac{Дж}{кг \cdot К}$	Парциально е давление компонента $P_i; Па$
Массовая	$r_i = \frac{g_i}{\sum \frac{g_i}{\mu_i}}$	$\rho_{см} = \frac{1}{\frac{g_i}{\rho_i}}$ $\nu_{см} = \sum \frac{g_i}{\rho_i}$	$\mu_{см} = \frac{1}{\sum \frac{g_i}{\mu_i}}$	$R_{см} = \sum g_i \cdot R_i$	$P_i = g_i \frac{R_i}{R_{см}} P_{см}$
Объемная	$g_i = \frac{r_i \cdot \mu_i}{\sum r_i \cdot \mu_i}$	$\rho_{см} = \sum r_i \cdot \rho_i$ $\nu_{см} = \frac{1}{\sum r_i \cdot \rho_i}$	$\mu_{см} = \sum r_i \cdot \mu_i$	$R_{см} = \frac{8314}{\sum r_i \cdot \mu_i}$	$P_i = P_{см} \cdot r_i$

Литература

Основные источники

1. Брюханов О.Н. и др. Основы гидравлики, теплотехники и аэродинамики М.: «Инфра-М» 2012, - 254с.
2. Прибытков И.А.. Теоретические основы теплотехники М.: «Академия» 2004 – 464с.

Дополнительные источники

1. Лепешкин А.В., Михайлин А.А. Гидравлические и пневматические системы. М.: «АСАДЕМА», 2005, - 356с.