

Министерство науки и высшего образования Российской Федерации
федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«САХАЛИНСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ»
Охинский филиал



МЕТОДИЧЕСКИЕ РЕКОМЕНДАЦИИ ПО ВЫПОЛНЕНИЮ ПРАКТИЧЕСКИХ РАБОТ ПО ДИСЦИПЛИНЕ

ОП.07 Теория горения и взрыва

специальности 20.02.04 Пожарная безопасность
(базовый уровень среднего профессионального образования)
Квалификация: специалист по пожарной безопасности
Очная форма обучения

2025

Методические рекомендации учебной дисциплины разработаны на основе Федерального государственного образовательного стандарта (далее – ФГОС) по специальности, 20.02.04 Пожарная безопасность, утверждённого Приказом Министерства просвещения Российской Федерации от 07.07.2022 № 537(ред. От 03.07.2024)..

Организация-разработчик: Охинский филиал федерального государственного бюджетного образовательного учреждения высшего образования «Сахалинский государственный университет»

Разработчики:

Храмов Владимир Валерьевич
(Ф.И.О. ученая степень, звание, должность)

(Ф.И.О. ученая степень, звание, должность)

(Ф.И.О. ученая степень, звание, должность)

Рассмотрена и рекомендована на заседании ПЦК

Протокол №3 от 10.01.2025г.

Рекомендована к утверждению учебно-методическим советом

Протокол №2 от 16.01.2025г.

СОДЕРЖАНИЕ

1.Пояснительная записка	4
2. Тематический план практических занятий	6
3. Практические занятия	7

ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

В соответствии с Федеральным Государственным Образовательным Стандартом среднего профессионального образования по специальности 20.02.04 Пожарная безопасность техник должен уметь проводить расчеты по формулам и уравнениям реакции. Реализация этого требования в полной мере обеспечивается при проведении практических занятий. Практическое занятие — это форма учебного занятия, где преподаватель организует детальное рассмотрение студентами отдельных теоретических положений учебной дисциплины и формирует умение и навыки их практического приложения путем индивидуального выполнения студентом в соответствии со сформулированными заданиями.

Расчеты, выполняемые в ходе практической работы, позволяют осмысленно подойти к пониманию важнейших законов, показывают важность их изучения при освоении специальности. Умение пользоваться справочной литературой – важнейшая составляющая работы высококвалифицированного специалиста. Развитие этих умений и навыков в полной мере реализуется также при выполнении практических работ.

В настоящем сборнике представлены практические работы согласно учебному плану. Каждая практическая работа содержит теоретическую часть, практическую часть, примеры решения задач, задачи для самоконтроля.

Теоретическая часть включает тот минимальный объем материала, который позволит студентам сознательно выполнять практическую работу. Примеры решения типовых задач по данной теме облегчат самостоятельную работу студентов при выполнении практической части и позволят правильно оформить расчетную часть. Практическая часть представляет собой перечень задач, которые используются преподавателем при составлении вариантов задания для каждого студента.

При выполнении практических работ студенты имеют право пользоваться справочной литературой и вычислительной техникой.

Практические занятия рассчитаны на 32 часа, описание которых изложено со следующей последовательностью:

- название практической работы;
- цель работы;
- теоретическая часть;
- задачи для самостоятельного решения.

Полученные знания и экспериментальные навыки помогут студенту при изучении других специальных дисциплин.

В конце рекомендаций указан список литературы, необходимый для выполнения практических занятий.

Критерии оценки:

Оценка знаний, обучающихся производится по пятибалльной системе.

Оценка «отлично» выставляется в случае полного выполнения всего объема работы, отсутствия ошибок в расчетах при решении задач; грамотного и аккуратного оформления отчета.

Оценка «хорошо» выставляется в случае полного выполнения всего объема работы при наличии несущественных ошибок в вычислениях, не повлиявших на общий результат работы (ошибки при округлении чисел).

Оценка «удовлетворительно» выставляется в случае в основном полного

выполнения всех разделов работы при наличии ошибок, которые не оказали существенного влияния на окончательный результат, а также за работу, выполненную несвоевременно по неважной причине.

Оценка «неудовлетворительно» выставляется в случае, когда допущены принципиальные ошибки в вычислениях: перепутаны формулы, нарушена последовательность выполнения вычислений, работа выполнена крайне небрежно и т.п.

Правила выполнения и оформления практических работ

1. Студент должен выполнить практическую работу в соответствии с полученным заданием.
2. Каждый студент после выполнения работы должен представить отчет о проделанной работе.
3. Отчет о проделанной работе следует выполнять в тетрадях для практических работ.
4. Отчет о проделанной работе должен быть оформлен в соответствии с требованиями к оформлению практических работ.
5. Если студент не выполнил практическую работу или часть работы, то он может выполнить работу во внеурочное время, согласовав с преподавателем.
6. Оценку по практической работе студент получает, с учетом срока выполнения работы, если:
 - работа выполнена правильно и в полном объеме;
 - студент может пояснить выполнение любого этапа работы;
 - отчет выполнен в соответствии с требованиями к выполнению работы.

ТЕМАТИЧЕСКИЙ ПЛАН ПРАКТИЧЕСКИХ ЗАНЯТИЙ

№ ПЗ	Содержание лабораторных занятий	Норма времени, час
1	Практическое занятие № 1. Расчет коэффициента горючести.	2
2	Практическое занятие № 2. Составление уравнений реакций горения в кислороде и в воздухе. Расчет молей (кмолей) исходных веществ и продуктов реакции по уравнению реакции горения.	2
3	Практическое занятие № 3. Расчет объема воздуха, необходимого для горения индивидуального вещества.	2
4	Практическое занятие № 4. Расчет объема воздуха, необходимого для горения газовой смеси.	2
5	Практическое занятие № 5. Расчет объема воздуха, необходимого для горения вещества сложного элементного состава.	2
6	Практическое занятие № 6. Расчет объема и процентного состава продуктов горения индивидуального вещества.	2
7	Практическое занятие № 7. Расчет объема и процентного состава продуктов горения газовой смеси.	2
8	Практическое занятие № 8. Расчет объема и процентного состава продуктов горения вещества сложного элементного состава.	2
9	Практическое занятие № 9. Расчет теплового эффекта реакции горения индивидуального вещества.	2
10	Практическое занятие № 10. Расчет низшей теплоты сгорания ΔH по формуле Д.И. Менделеева.	2
11	Практическое занятие № 11. Расчет действительной температуры горения индивидуального вещества.	2
12	Практическое занятие № 12. Расчет действительной температуры горения сложного вещества с известным элементным составом.	2
13	Практическое занятие № 13. Расчет максимального давления взрыва газов и паров.	2
14	Практическое занятие № 14. Расчет избыточного давления взрыва индивидуальных веществ.	2
15	Практическое занятие № 15. Расчет тротилового эквивалента взрыва.	2
16	Практическое занятие № 16. Расчет радиуса зон разрушения.	2
17	Практическое занятие № 17. Определение взрывоопасности смеси горючих газов.	2
	Всего	34

ПРАКТИЧЕСКИЕ ЗАНЯТИЯ

Практическое занятие № 1.

Тема: «Расчет коэффициента горючести».

Цель: научиться определять коэффициент горючести.

Теоретическая часть:

Производственные предприятия могут содержать различные вещества, материалы, представляющие потенциальную опасность. Так, многие химические соединения способны гореть, и их воспламенение может привести к пожару. Поэтому необходимо уметь определять возможность горения определенного вещества. Так, все индивидуальные вещества могут быть охарактеризованы коэффициентом горючести.

Коэффициент горючести **К** является безразмерным коэффициентом и служит для определения горючести вещества. Рассчитанный коэффициент горючести может быть использован для приближенного вычисления температуры вспышки вещества, а также величины нижнего концентрационного коэффициента распространения пламени.

Для расчета коэффициента горючести можно использовать следующую формулу:

$$K = 4 \cdot n(C) + 4 \cdot n(S) + n(H) + n(N) - 2 \cdot n(O) - 2 \cdot n(Cl) - 3 \cdot n(F) - 5 \cdot n(Br) \quad (1.1)$$

где $n(C)$, $n(S)$, $n(H)$, $n(N)$, $n(O)$, $2 \cdot n(Cl)$, $n(F)$, $n(Br)$ – число атомов соответственно углерода, серы, водорода, азота, кислорода, хлора, фтора и брома в молекуле вещества.

Если коэффициент горючести **К** больше или равен единице ($K \geq 1$), то вещество является **горючим**.

При значении **К** меньше единицы ($K < 1$) – вещество **негорючее**.

Пример. Рассчитать коэффициент горючести глюкозы $C_6H_{12}O_6$ и угольной кислоты H_2CO_3 .

Решение.

1. В молекуле глюкозы содержится атомов:

углерода $n(C) = 6$; водорода $n(H) = 12$; кислорода $n(O) = 6$.

Подставляя количество атомов в формулу 1.1, имеем $K = 4 \cdot 6 + 12 - 2 \cdot 6 = 24$.

$K > 1$, следовательно, глюкоза – горючее вещество.

2. В молекуле угольной кислоты $n(H) = 2$; $n(Cl) = 1$;

$n(O) = 3$; $K = 2 + 4 - 2 \cdot 3 = 0$.

$K < 1$, следовательно, угольная кислота – негорючее вещество.

Задание для самостоятельной работы

Задача 1. Рассчитать коэффициент горючести приведенных веществ (табл. 1).

Таблица 1

Задание к задаче 1.

№ вар	Вещества	
1	метионин $C_5H_{11}NO_2S$	азотная кислота HNO_3
2	сахароза $C_{12}H_{22}O_{11}$	щавелевая кислота $H_2C_2O_4$
3	дихлорэтилен $C_2H_4Cl_2$	лимонная кислота $C_6H_8O_7$
4	дихлорметан CH_2Cl_2	уксусная кислота $C_2H_4O_2$
5	глутамин $C_5H_{10}N_2O_3$	хлорметан CH_3Cl
6	аспартам $C_{14}H_{18}N_2O_5$	фосген $COCl_2$
7	хинин $C_{20}H_{24}O_2N_2$	серная кислота H_2SO_4
8	аспарагин $C_4H_8N_2O_3$	хлорметан CH_3Cl
9	нитробензол $C_6H_5NO_2$	сероуглерод CS_2
10	анилин $C_6H_5NH_2$	метан CH_4
11	мочевина NH_2CONH_2	диоксид хлора ClO_2

12	винная кислота $\text{H}_2\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6$	сернистая кислота H_2SO_3
13	формамид HCONH_2	хлористая кислота HClO_2
14	глицин $\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}_2$	циклогексан C_6H_{12}
15	бутиловый спирт $\text{C}_4\text{H}_9\text{OH}$	ацетилен C_2H_2
16	диэтиловый эфир $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$	толуол C_7H_8
17	фенол $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$	кетен CH_2CO
18	нитрат аммония NH_4NO_3	антрацен $\text{C}_{14}\text{H}_{10}$
19	стеариновая кислота $\text{C}_{18}\text{H}_{36}\text{O}_2$	этилен C_2H_4
20	диметилсульфид CH_3SCH_3	бензол C_6H_6

Практическое занятие № 2.

Тема: «Составление уравнений реакций горения в кислороде и в воздухе». Расчет молей (кмолей) исходных веществ и продуктов реакции по уравнению реакции горения».

Цель: научиться составлять уравнения реакций горения в кислороде и в воздухе, рассчитывать количество молей исходных веществ и продуктов реакции.

Теоретическая часть:

1. Составление уравнений реакций горения в кислороде.

Составляя уравнение реакции горения, следует помнить, что в пожарно-технических расчетах принято все величины относить к 1 молю горючего вещества. Это, в частности, означает, что в уравнении реакции горения перед горючим веществом коэффициент всегда равен 1.

В таблице 2 приведены элементы, входящие в состав горючего вещества, и вещества, образующиеся в результате сгорания.

Таблица 2

Состав продуктов горения от состава исходного вещества

Элементы, входящие в состав горючего вещества	Продукты горения
Углерод С	Углекислый газ CO_2
Водород Н	Вода H_2O
Сера S	Оксид серы (IV) SO_2
Азот N	Молекулярный азот N_2
Фосфор Р	Оксид фосфора (V) P_2O_5
Галогены F, Cl, Br, I	Галогеноводороды HCl , HF , HBr , HI

Коэффициенты, стоящие в уравнении реакции, называются **стехиометрическими коэффициентами** и показывают, сколько молей (кмолей) веществ участвовало в реакции или образовалось в результате реакции.

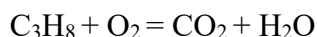
Стехиометрический коэффициент, показывающий число молей кислорода, необходимое для полного сгорания вещества, обозначается буквой **В**.

Пример. Составить уравнение реакции горения в кислороде пропана C_3H_8 , глицерина $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}_3$, аммиака NH_3 , сероуглерода CS_2 .

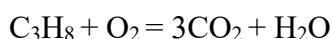
Решение.

Горение пропана в кислороде

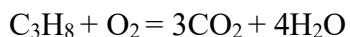
1. Записываем реакцию горения



2. В молекуле пропана 3 атома углерода, из них образуется 3 молекулы углекислого газа

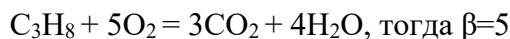


3. Атомов водорода в молекуле пропана 8, из них образуется 4 молекулы воды



4. Подсчитаем число атомов кислорода в правой части уравнения $2 \cdot 3 + 4 = 10$

5. В левой части уравнения также должно быть 10 атомов кислорода. Молекула кислорода состоит из двух атомов, следовательно, перед кислородом нужно поставить коэффициент 5.



2. Составление уравнений реакций горения в воздухе

Чаще всего в условиях пожара горение протекает не в среде чистого кислорода, а в воздухе. Воздух состоит из азота (78 %), кислорода (21 %), окислов азота, углекислого газа, инертных и других газов (1 %). Для проведения расчетов принимают, что в воздухе содержится 79 % азота и 21 % кислорода. Таким образом, на один объем кислорода приходится 3,76 объемов азота ($79 : 21 = 3,76$).

В соответствии с законом Авогадро, соотношение молей этих газов будет 1 : 3,76. Таким образом, можно записать, что **молекулярный состав воздуха ($\text{O}_2 + 3,76\text{N}_2$)**.

Составление реакций горения веществ в воздухе аналогично составлению реакций горения в кислороде. Особенность состоит только в том, что азот воздуха при температуре горения ниже 2000 °С в реакцию горения не вступает и выделяется из зоны горения вместе с продуктами горения.

Пример. Составить уравнение реакции горения в воздухе водорода H_2 , анилина $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$, пропанола $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$, угарного газа CO .

Решение.

Горение водорода в воздухе $\text{H}_2 + 0,5 \cdot (\text{O}_2 + 3,76\text{N}_2) = \text{H}_2\text{O} + 0,5 \cdot 3,76\text{N}_2$, т.е. $\beta=0,5$

Обратите внимание, что стехиометрический коэффициент перед кислородом 0,5 необходимо поставить и в правой части уравнения перед азотом.

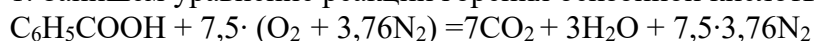
3. Расчет молей (киломолей) исходных веществ и продуктов реакции по уравнению реакции горения

В процессах горения исходными веществами являются горючее вещество и окислитель, а конечными – продукты горения.

Пример. Сколько молей исходных веществ участвовало в реакции и сколько молей продуктов горения образовалось при полном сгорании 1 моля бензойной кислоты $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$?

Решение.

1. Запишем уравнение реакции горения бензойной кислоты.



2. Исходные вещества:

1 моль бензойной кислоты;

7,5 молей кислорода;

7,5 · 3,76 молей азота.

Газов воздуха всего 7,5 · 4,76 молей.

Всего (1 + 7,5 · 4,76) молей исходных веществ.

3. Продукты горения:

7 молей углекислого газа;

3 моля воды; 7,5 · 3,76 моля азота.

Всего (7 + 3 + 7,5 · 3,76) молей продуктов горения.

Аналогичные соотношения и в том случае, когда сгорает 1 кмоль бензойной кислоты.

Смеси сложных химических соединений или вещества сложного элементного

состава нельзя выразить химической формулой, их состав выражается чаще всего в

процентном содержании каждого элемента. К таким веществам можно отнести, например, нефть и нефтепродукты, древесину и многие другие органические вещества.

Задание для самостоятельной работы

Задача 2. Составить уравнения реакции горения в кислороде и в воздухе данного вещества, и определить, сколько молей исходных веществ участвовало в реакции и сколько молей продуктов горения образовалось при полном сгорании вещества. Исходные данные по вариантам приведены в табл. 3.

Таблица 3

Задание к задаче 2

№ вар.	Вещество
1	ацетилен C_2H_2
2	нитробензол $C_6H_5NO_2$
3	толуол C_7H_8
4	метан CH_4
5	этанол C_2H_5OH
6	бензол C_6H_6
7	диэтиловый эфир $C_4H_{10}O$
8	бутан C_4H_{10}
9	пентанол $C_5H_{11}OH$
10	фенол C_6H_5OH
11	ксилол C_8H_{10}
12	этилен C_2H_4
13	этиловый эфир уксусной кислоты $C_4H_8O_2$
14	бутилен C_4H_8
15	метанол CH_3OH
16	формальдегид CH_2O
17	дихлорэтилен $C_2H_4Cl_2$
18	винилхлорид C_2H_3Cl
19	хлорид аммония NH_4Cl
20	бромэтан C_2H_5Br

Практическое занятие № 3.

Тема: «Расчет объема воздуха, необходимого для горения индивидуального вещества».

Цель: научиться рассчитывать объем воздуха, необходимого для горения индивидуального вещества.

Теоретическая часть:

Расчет объема воздуха, необходимого для горения.

Расчет объема воздуха, необходимого для горения, предполагает вычисление:

- теоретического объема воздуха $V_{в теор}$;
- практического объема воздуха $V_{в пр}$, затраченного на горение (с учетом коэффициента избытка воздуха).

Стехиометрическое количество воздуха в уравнении реакции горения предполагает, что при данном соотношении компонентов, участвующих в реакции горения, воздух расходуется полностью. Объем воздуха в данном случае называется **теоретическим** ($V_{в теор}$).

Горение может происходить не только при стехиометрическом соотношении компонентов, но и при значительном отклонении от него. Как правило, в условиях пожара на сгорание вещества воздуха затрачивается больше, чем определяется теоретическим расчетом. Избыточный воздух $\Delta V_{\text{в}}$ в реакции горения не расходуется, и удаляется из зоны реакции вместе с продуктами горения. Таким образом, практический объем воздуха равен

$$V_{\text{в}}^{\text{np}} = V_{\text{в}}^{\text{теор}} + \Delta V_{\text{в}} \quad (1.2)$$

и, следовательно, **избыток воздуха** будет равен

$$\Delta V_{\text{в}} = V_{\text{в}}^{\text{np}} - V_{\text{в}}^{\text{теор}} \quad (1.3)$$

Обычно в расчетах избыток воздуха при горении учитывается с помощью **коэффициента избытка воздуха (α)**. Коэффициент избытка воздуха показывает, во сколько раз в зону горения поступило воздуха больше, чем это теоретически необходимо для полного сгорания вещества.

$$\Delta V_{\text{в}} = V_{\text{в}}^{\text{теор}}(\alpha - 1) \quad (1.4)$$

Величина **α является** важной характеристикой машин и агрегатов, в которых осуществляется организованное горение.

Для горючих смесей стехиометрического состава (т.е. состава, соответствующего уравнению реакции горения) коэффициент избытка воздуха $\alpha = 1$, при этом реальный расход воздуха равен теоретическому. В этом случае обеспечивается оптимальный режим горения.

Почти всегда **α несколько** больше единицы и находится в интервале значений 1,02–1,3 в зависимости от характера сжигаемого вещества. Именно этим обусловлено название коэффициента **α - коэффициент избытка** воздуха. В действительности для кинетического горения его значения могут быть как больше, так и меньше 1.

При $\alpha > 1$ горючую смесь называют *бедной по горючему компоненту*, а при $\alpha < 1$ – *богатой по горючему компоненту*. В технике эти понятия имеют очень большое значение для правильного управления организованным горением (двигатели внутреннего сгорания, теплогенерирующие агрегаты и т.д.).

Избыток воздуха имеется только в смеси, бедной по горючему компоненту. Из формул (1.3) и (1.4) следует

$$\Delta V_{\text{в}} = V_{\text{в}}^{\text{теор}}(\alpha - 1) \quad (1.5)$$

Для неорганизованного горения характерен диффузионный режим горения, поэтому большинство горючих материалов на пожаре могут гореть только в этом режиме. Однородные смеси могут образовываться и при реальном пожаре, однако их образование, скорее, предшествует пожару или обеспечивает начальную стадию развития.

Если происходит открытый пожар, то понятия «избыток» - «недостаток» воздуха приобретают абсурдный смысл. В закрытом объеме диффузионное горение большинства горючих материалов возможно только до определенной пороговой концентрации кислорода, так называемой **остаточной концентрации кислорода в продуктах горения $N_{\text{ф}}(\text{O}_2)_{\text{ПГ}}$** . Для большинства органических веществ она составляет 12–16% O_2 . Для некоторых веществ, например ацетилена C_2H_2 , ряда металлов, горение возможно и при значительно меньшем содержании кислорода (до 5 % объемных O_2).

Коэффициент избытка воздуха для диффузионного горения правильнее назвать **коэффициент участия воздуха в горении**. Эта характеристика более полно отражает суть процесса горения на пожаре и не дает ошибочных представлений и понятий. Это важный параметр, определяющий динамику развития пожара и, как следствие, развитие его опасных факторов.

Зная содержание кислорода в продуктах горения, можно определить коэффициент

избытка воздуха (коэффициент участия воздуха в горении) на реальном пожаре:

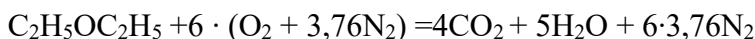
$$\alpha = 21/21\varphi(\text{O}_2) \text{ ПГ} \quad (1.6)$$

Анализ уравнения (1.6) показывает, что α не может быть меньше 1, и, в среднем, для диффузионных режимов горения находится в интервале от 2 до 5.

Пример. Какой теоретический объем воздуха необходим для полного сгорания 1 кг диэтилового эфира $\text{C}_2\text{H}_5\text{OC}_2\text{H}_5$? Температура 10 °С, давление 1,2 атм.

Решение.

1. Записываем уравнение реакции горения



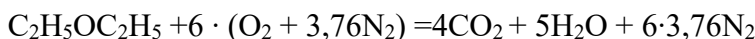
Записываем в уравнении известные и неизвестные величины с указанием размерности.

$$1 \text{ кг} \quad x \text{ м}^3$$



Молярная масса диэтилового эфира 74 кг/кмоль. Записываем эту величину под формулой эфира.

$$1 \text{ кг} \quad x \text{ м}^3$$



$$M=74 \text{ кг.}$$

2. При нормальных условиях молярный объем (V_M) любого газообразного вещества составляет 22,4 л/моль или 22,4 м³/кмоль.

Если условия отличаются от нормальных, то необходимо определить, какой объем будет занимать 1 кмоль любого газообразного вещества при данных условиях. Расчет V_M ведут по формуле объединенного газового закона:

$$V_M = \frac{p_0 \cdot V_0}{T_0} \cdot \frac{T}{P}$$

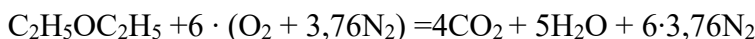
где P и T – данные в задаче температура и давление.

Рассчитаем, какой объем занимает 1 кмоль воздуха (как и любого другого газообразного вещества) при данных температуре и давлении.

$$1. \quad V_M = \frac{p_0 \cdot V_0}{T_0} \cdot \frac{T}{P} = \frac{101,325 \text{ кПа} \cdot 22,4 \text{ м}^3}{273 \text{ К}} \cdot \frac{283 \text{ К}}{1,2} = 19,35 \text{ м}^3/\text{кмоль.}$$

Записываем данную величину под формулой воздуха, умножив ее на стехиометрический коэффициент (6·4,76).

$$1 \text{ кг} \quad x \text{ м}^3$$



$$M=74 \text{ кг} \quad (6 \cdot 4,76) \cdot 19,35 \text{ м}^3$$

По уравнению реакции найдем пропорционально теоретический объем воздуха, необходимый для полного сгорания эфира

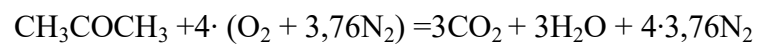
$$V_{\text{т}}^{\text{пр}} = 7,5 \text{ м}^3$$

Пример. Какой объем воздуха необходим для полного сгорания 50 кг ацетона $\text{CH}_3\text{COCCH}_3$ при температуре 23 °С и давлении 95 кПа, если горение протекало с коэффициентом избытка воздуха 1,2?

Решение.

1. Записываем уравнение реакции горения

$$50 \text{ кг} \quad x \text{ м}^3$$



$$M = 58 \text{ кг} \cdot 4 \cdot 4,76 \cdot V_M = 4 \cdot 4,76 \cdot 25,9$$

2. Рассчитаем, какой объем занимает 1 кмоль воздуха (как и любого другого газообразного вещества) при данных температуре и давлении.

$$V_M = \frac{p_0 \cdot V_0}{T_0 \cdot p} = \frac{101,3 \cdot 22,4}{273 \cdot 95} \cdot 296 = 25,9 \text{ м}^3/\text{кмоль}.$$

3. По уравнению реакции найдем теоретический объем воздуха, необходимый для полного сгорания эфира:

$$V_e^{\text{теор}} = 425,1 \text{ м}^3$$

4. По условию задачи коэффициент избытка воздуха $\alpha = 1,2$

С учетом этого определим практический объем воздуха, необходимый для горения:

$$V_e^{\text{пр}} = V_e^{\text{теор}} \cdot \alpha = 425,1 \cdot 1,2 = 510,1 \text{ м}^3.$$

Задание для самостоятельной работы

Задача 3. Какой теоретический объем воздуха необходим для полного сгорания m кг вещества, при заданной температуре и давлении? Исходные данные по вариантам приведены в табл. 4.

Таблица 4

Задание к задаче 3

№ вар.	Вещество	Масса, кг	Температура, °C	Давление, атм
1	ацетилен C_2H_2	1	11	1,2
2	нитробензол $C_6H_5NO_2$	2	12	1,2
3	толуол C_7H_8	3	13	1,2
4	метан CH_4	4	14	1,2
5	этанол C_2H_5OH	5	15	1,2
6	бензол C_6H_6	6	16	1,3
7	диэтиловый эфир $C_4H_{10}O$	7	17	1,3
8	бутан C_4H_{10}	8	18	1,3
9	пентанол $C_5H_{11}OH$	9	19	1,3
10	фенол C_6H_5OH	10	20	1,3
11	ксилол C_8H_{10}	11	21	1,4
12	этилен C_2H_4	12	22	1,4
13	этиловый эфир уксусной кислоты $C_4H_8O_2$	13	23	1,4
14	бутилен C_4H_8	14	24	1,4
15	метанол CH_3OH	15	25	1,4
16	формальдегид CH_2O	16	8	1,1
17	дихлорэтилен $C_2H_4Cl_2$	17	9	1,1
18	винилхлорид C_2H_3Cl	18	10	1,1
19	хлорид аммония NH_4Cl	19	11	1,1
20	бромэтан C_2H_5Br	20	12	1,1

Практическое занятия № 4.

Тема: «Расчет объема воздуха, необходимого для горения газовой смеси».

Цель: научиться рассчитывать объем воздуха, необходимого для горения газовой смеси.

Теоретическая часть:

Природный, попутный нефтяной газ, промышленные газы (доменный, коксовый,

генераторный и т.п.) представляют собой смеси газов. Состав газов выражается обычно в

объемных процентах (φ объемн, %). Алгоритм расчета, в данном случае, следующий: для каждого горючего компонента вычисляется теоретическое количество воздуха с учетом его концентрации в смеси, и полученные концентрации суммируются. Формула для расчета теоретического объема воздуха для сгорания газовой смеси имеет следующий вид:

$$V_{\text{з}}^{\text{теор}} = \frac{\beta_1 \cdot \varphi_1 + \beta_2 \cdot \varphi_2 + \dots}{21} \cdot V_{\text{гс}} \quad (2.1)$$

где $\beta_1, \beta_2, \beta_3$ – стехиометрические коэффициенты при воздухе в уравнении реакции горения для каждого горючего компонента газовой смеси;

$\varphi_1, \varphi_2, \varphi_3$ – концентрации каждого горючего компонента смеси (в объемных %); $\varphi(\text{O}_2)$ – процентное содержание кислорода в горючем газе (в объемных %);

$V_{\text{гс}}$ – объем газовой смеси, м^3 .

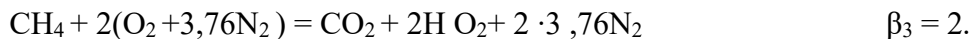
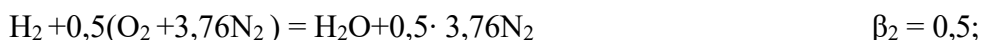
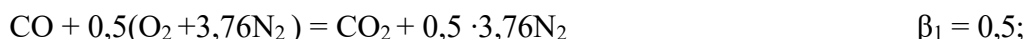
Если горение протекает с избытком воздуха, то практический объем воздуха рассчитывают по уже известной формуле

$$V_{\text{в}}^{\text{пр}} = V_{\text{в}}^{\text{теор}} \cdot \alpha$$

Пример. Определить объем воздуха, необходимого для полного сгорания 10 м^3 доменного газа следующего состава (в % объемных): оксид углерода (II) CO – 27 %; водород H_2 – 3 %; углекислый газ CO_2 – 13 %; метан CH_4 – 1 %; азот N_2 – 56 %. Горение протекает при $\alpha = 1,3$.

Решение.

1. Определяем стехиометрические коэффициенты в уравнении реакции горения для каждого горючего компонента газовой смеси. Горючими газами в этой смеси являются угарный газ CO , водород H_2 и метан CH_4 .



2. По формуле (2.1) определяем теоретический объем воздуха, необходимый для горения данной газовой смеси:

$$V_{\text{теор}} = \frac{0,5 \cdot 27 + 0,5 \cdot 3 + 2 \cdot 1}{21} = 8,1 \text{ м}^3$$

3. С учетом коэффициента избытка воздуха реально на сгорание данной газовой смеси будет затрачено воздуха $V^{\text{пр}} = V^{\text{теор}} \cdot \alpha = 8,1 \cdot 1,3 = 10,5 \text{ м}^3$.

Задание для самостоятельной работы

Задача 4. Определить объем воздуха, необходимого для полного сгорания $x \text{ м}^3$ данной горючей газовой смеси имеющегося состава. Горение протекает при коэффициенте избытка воздуха α . Исходные данные по вариантам приведены в таблице 5.

Таблица 5

Задание к задаче 4

№ вар.	Газовая смесь	Состав газовой смеси, %	Объем газовой смеси, м^3	Коэффициент избытка воздуха, α
1	Доменный газ	оксид углерода (II) CO – 27 %, водород H_2 – 3 %, углекислый газ CO_2 – 13 %, метан CH_4 – 1 %, азот N_2 – 56 %	15	1,2

2	Водяной газ	оксид углерода (II) CO – 3 %, водород H ₂ – 50 %, углекислый газ CO ₂ – 10 %, метан CH ₄ – 5 %, азот N ₂ – 6 %	20	1,1
3	Водяной газ	оксид углерода (II) CO – 35 %, водород H ₂ – 40 %, углекислый газ CO ₂ – 5 %, метан CH ₄ – 14 %, азот N ₂ – 6 %	100	1,2
4	Водяной газ	оксид углерода (II) CO – 40 %, водород H ₂ – 50 %, углекислый газ CO ₂ – 4 %, метан CH ₄ – 1 %, азот N ₂ – 5 %	60	1,3
5	Природный газ	водород H ₂ – 4 %, метан CH ₄ – 86 %, этан C ₂ H ₆ – 2 %, пропан C ₃ H ₈ – 4 %, бутан C ₄ H ₁₀ – 4 %	80	1,4
6	Природный газ	метан CH ₄ – 90 %, углекислый газ CO ₂ – 1 %, азот N ₂ – 1 %, этан C ₂ H ₆ – 5 %, пропан C ₃ H ₈ – 4 %	90	1,4
7	Светильный газ	оксид углерода (II) CO – 10 %, водород H ₂ – 50 %, метан CH ₄ – 30 %, углекислый газ CO ₂ – 3 %, кислород O ₂ – 2 %, азот N ₂ – 5 %	85	1,5
8	Светильный газ	оксид углерода (II) CO – 20 %, водород H ₂ – 50 %, метан CH ₄ – 23 %, углекислый газ CO ₂ – 3 %, азот N ₂ – 2 %, этан C ₂ H ₆ – 2 %	35	1,0
9	Коксовый газ	оксид углерода (II) CO – 7 %, водород H ₂ – 57 %, метан CH ₄ – 22 %, углекислый газ CO ₂ – 2 %, азот N ₂ – 8 %, вода H ₂ O – 4 %	45	1,1
10	Саратовский природный газ	метан CH ₄ – 92 %, этан C ₂ H ₆ – 8 %	50	1,1
11	Ухтинский природный газ	метан CH ₄ – 88 %, углекислый газ CO ₂ – 4 %, азот N ₂ – 5 %, этан C ₂ H ₆ – 2 %, пропан C ₃ H ₈ – 1 %, бутан C ₄ H ₁₀ – 1 %	65	1,1
12	Дашавский природный газ	метан CH ₄ – 98 %, азот N ₂ – 1 %, этан C ₂ H ₆ – 1 %, пропан C ₃ H ₈ – 1 %	85	1,2
13	Попутный нефтяной газ	метан CH ₄ – 42 %, азот N ₂ – 8 %, этан C ₂ H ₆ – 20 %, пропан C ₃ H ₈ – 20 %, бутан C ₄ H ₁₀ – 10 %	70	1,4
14	Шебелинский природный газ	метан CH ₄ – 92 %, углекислый газ CO ₂ – 2 %, азот N ₂ – 2 %, этан C ₂ H ₆ – 3 %, пропан C ₃ H ₈ – 2 %, бутан C ₄ H ₁₀ – 1 %	75	1,5
15	Генераторный газ	оксид углерода (II) CO – 30 %, водород H ₂ – 15 %, метан CH ₄ – 5 %, углекислый газ CO ₂ – 10 %, азот N ₂ – 40 %	55	1,3
16	Воздушный газ	оксид углерода (II) CO – 33 %, водород H ₂ – 10 %, метан CH ₄ – 1 %, углекислый газ CO ₂ – 1 %, азот N ₂ – 55 %	40	1,3
17	Бухарский газ	метан CH ₄ – 95 %, углекислый газ CO ₂ – 1 %, азот N ₂ – 1 %, этан C ₂ H ₆ – 4 %	30	1,0
18	Сжиженный газ	метан CH ₄ – 4 %, этан C ₂ H ₆ – 4 %, пропан C ₃ H ₈ – 79 %, бутан C ₄ H ₁₀ – 11 %	25	1,1

19	Биогаз	водород H_2 – 1 %, метан CH_4 – 70 %, углекислый газ CO_2 – 28 %, азот N_2 – 1 %, сероводород H_2S – 1 %	95	1,6
20	Коксовый	оксид углерода (II) CO – 7 %, водород H_2 –	110	1,3
	очищенный газ	58 %, метан CH_4 – 22 %, углекислый газ CO_2 – 2 %, кислород O_2 – 1 %, азот N_2 – 8 %, этан C_2H_6 – 2 %, сероводород H_2S – 1 %		

Практическое занятия № 5.

Тема: «Расчет объема воздуха, необходимого для горения вещества сложного элементного состава».

Цель: научиться рассчитывать объем воздуха, необходимого для горения вещества сложного элементного состава.

Теоретическая часть:

Состав веществ сложного элементного состава выражается в массовых долях (ω , %) каждого элемента. При горении кислород воздуха расходуется на окисление углерода С, водорода Н, серы S и других горючих составляющих.

Рассчитаем, какой теоретический объем воздуха необходим для сгорания 1 кг каждого элемента при нормальных условиях.

Углерод, водород и сера являются основными составляющими большинства органических соединений. Значительное число органических веществ имеют в своем составе кислород, и, следовательно, воздуха на горение будет затрачено меньше.

Теоретическое количество воздуха для сгорания 1 кг вещества сложного элементного состава в общем виде можно записать следующим образом:

$$V_{\text{в}}^{\text{теор}} = V_{\text{в}}(C)^{\text{теор}} \cdot \frac{\omega(C)}{100} + V_{\text{в}}(H)^{\text{теор}} \cdot \frac{\omega(H)}{100} + V_{\text{в}}(S)^{\text{теор}} \cdot \frac{\omega(S)}{100} - V_{\text{в}}(O)^{\text{теор}} \cdot \frac{\omega(O)}{100} \quad \text{м}^3 \quad (2.2)$$

где $\omega(C)$, $\omega(H)$, $\omega(S)$, $\omega(O)$ – массовые доли элементов в веществе, %.

После подстановки в формулу (2.2) полученных выше расчетных значений теоретический объем воздуха для сгорания заданной массы (m) вещества сложного элементного состава при нормальных условиях определяется по формуле

$$V_{\text{в}}^{\text{теор}} = m \cdot 0,267 \cdot \left(\frac{\omega(C)}{3} + \omega(H) \pm \frac{\omega(S)}{8} - \frac{\omega(O)}{8} \right) \text{ м}^3/\text{кг} \quad (2.3)$$

Пример. Определить объем воздуха, необходимого для полного сгорания 5 кг торфа следующего состава (в %): С – 56,4 %; Н – 5,04 %; О – 24,0 %; S – 0,06 %; N – 3,6 %; зола – 10,9 %. Горение протекает при $\alpha=1,5$, условия нормальные.

Решение.

1. По формуле (2.3) определяем теоретический объем воздуха, необходимый для горения данной массы образца торфа:

$$V_{\text{в}}^{\text{теор}} = m \cdot 0,267 \cdot \left(\frac{\omega(56,4)}{3} + \omega(5,04) \pm \frac{\omega(0,06)}{8} - \frac{\omega(24)}{8} \right) = 27,7 \text{ м}^3$$

С учетом коэффициента избытка воздуха реально на сгорание данной массы образца торфа будет затрачено воздуха $V_{\text{в}}^{\text{np}} = V_{\text{в}}^{\text{теор}} \cdot \alpha = 27,7 \cdot 1,5 = 41,6 \text{ м}^3$.

Задание для самостоятельной работы.

Задача 5. Определить объем воздуха, необходимого для полного сгорания заданной массы вещества сложного элементного состава при нормальных условиях и

коэффициенте избытка воздуха α . Исходные данные по вариантам приведены в таблице 6.

Таблица 6

Задание к задаче 5.

№	Название	Масса,	Коэффи	Состав вещества, %						
вар	вещества	кг	циент избытка воздуха α	С	Н	О	N	S	Влага	Зола
1	Каменны й уголь	6	1,4	76,0	4,8	3,6	2,8	1,8	2,8	8,2
2	Мазут	8	1,3	85,0	14,0	0,4	0,3	0,3	-	-
3	Древесин а	7	1,2	46,0	6,0	42,0	-	-	6,0	-
4	Торф	9	1,5	36,0	4,0	12,0	8,0	-	35,0	-5,0
5	Нефть	10	1,4	84,0	14,0	-	1,0	1,0	-	-
6	Каменны й уголь	5	1,3	79,4	5,3	10,3	-	2,82	-	2,18
7	Керосин	6	1,2	85,28	14,12	0,6	-	-	-	-
8	Древесин а	7	1,4	41,5	6,0	43,0	2,0	-	7,5	-
9	Полуантр ацит	8	1,2	90,4	4,3	4,3	-	1,0	-	-
10	Торф	9	1,0	43,0	7,0	41,0	2,0	-	7,0	-
11	Каменны й уголь	10	1,2	83,4	10,0	0,1	0,3	2,9	3,0	0,3
12	Мазут	11	1,2	83,4	10,0	0,1	0,3	2,9	3,0	0,3
13	Уголь	12	1,3	75,0	4,0	6,0	3,0	2,0	4,0	6,0
14	Сланец	4	1,4	38,8	3,2	4,0	0,1	1,5	15,0	37,4
15	Уголь	3	1,5	37,2	2,6	12,0	0,4	0,6	40,0	7,2
16	Бензин	2	1,6	85,0	14,9	0,02	0,03	0,15	-	-
17	Уголь	1	1,7	29,1	2,2	8,7	0,6	2,9	33,0	23,5
18	Березовск ий уголь	5	1,2	44,3	3,0	14,4	0,4	0,2	33,0	4,7
19	Мазут малосерн истый	6	1,3	85,8	8,7	0,4	0,4	0,7	3,8	0,2
20	Мазут высокосе рнистый	7	1,4	83,7	11,5	0,5	-	0,4	-	0,3

Практическое занятие № 6.

Тема: «Расчет объема и процентного состава продуктов горения индивидуального вещества».

Цель: научиться рассчитывать объем и процентный состав продуктов горения индивидуальных веществ.

Теоретическая часть:

Практически всегда органические вещества горят с образованием продуктов полного и неполного горения.

К **продуктам полного сгорания** относятся: углекислый газ, образующийся при горении углерода, разложении карбонатов; водяной пар, образующийся при горении водорода и испарении влаги в исходном веществе; оксид серы (IV) SO_2 и азот – продукты горения соединений, содержащих серу и азот.

Продукты неполного сгорания – угарный газ CO (оксид углерода (II)), сажа, C, продукты термоокислительного разложения – смолы.

Неорганические вещества сгорают, как правило, до соответствующих оксидов.

Выход продуктов горения количественно установить невозможно из-за чрезвычайной сложности их состава, поэтому материальный баланс процесса горения рассчитывается из предположения, что вещество сгорает полностью до конечных

продуктов. При этом в состав продуктов горения включают также азот воздуха, израсходованного на горение, и избыток воздуха при $\alpha > 1$.

Как и в случае расчета объема воздуха, необходимого для горения, свои особенности имеет расчет продуктов горения для индивидуальных веществ, смеси газов и веществ с известным элементным составом.

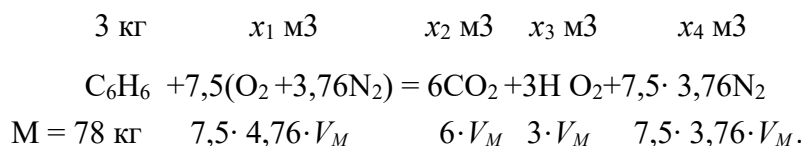
В случае индивидуального химического соединения объем и состав продуктов горения рассчитывается по уравнению реакции горения.

Следует обратить внимание, что более половины объема всех продуктов горения – это азот воздуха, израсходованного на горение. Если же горение протекает с коэффициентом избытка воздуха $\alpha > 1$, то избыточный воздух также составляет значительную часть продуктов горения.

Пример. Определить объем и состав в объемных % продуктов горения, образовавшихся при сгорании 3 кг бензола C_6H_6 . Температура 20 °С, давление 770 мм рт ст., коэффициент избытка воздуха $\alpha=1,4$.

Решение.

1. Записываем уравнение реакции горения и вписываем все известные и неизвестные величины:



2. Рассчитаем, какой объем занимает 1 кмоль газообразных веществ при заданных температуре и давлении.

$$V_M = \frac{p_0 \cdot V_0}{T_0 \cdot P} = \frac{101,3 \cdot 22,4}{273 \cdot 770} = 23,7 \text{ м}^3/\text{кмоль}.$$

3. Теоретический объем продуктов горения (V_{III}) определяем по уравнению реакции

$$V_{III} = \frac{3 \cdot (6 + 3 + 7,5 \cdot 3,76) \cdot 23,7}{78} = 33,9 \text{ м}^3$$

4. Горение протекает с коэффициентом избытка воздуха, следовательно, в состав продуктов горения войдет избыточный воздух ΔV_6 .

Для расчета избытка воздуха по уравнению реакции найдем теоретический объем воздуха, необходимый для полного сгорания бензола:

$$V_{\text{теор}} = x_1 = \frac{3 \cdot 7,5 \cdot 4,76 \cdot 23,7}{78} = 32,5 \text{ м}^3$$

Избыток воздуха определим по формуле

$$\Delta V_6 = V_{\text{теор}} \cdot (\alpha - 1) = 32,5 \cdot (1,4 - 1) = 13 \text{ м}^3$$

С учетом избытка воздуха практический объем продуктов горения составит

$$V_{III}^* = V_{III} + \Delta V_6 = 33,9 + 13 = 46,9 \text{ м}^3$$

5. Иногда возникает необходимость рассчитать объем отдельных компонентов продуктов горения и их процентный состав.

В этом случае по уравнению реакции определяем объем CO_2 , H_2O и N_2 .

$$V(CO_2) = x_2 = \frac{3 \cdot 6 \cdot 23,7}{78} = 5,47 \text{ м}^3$$

$$V(H_2O) = x_3 = \frac{3 \cdot 3 \cdot 23,7}{78} = 2,73 \text{ м}^3$$

$$VN_{(2)} = x_4 = \frac{3 \cdot 7,5 \cdot 3,76 \cdot 23,7}{78} = 25,71 \text{ м}^3$$

$$\Delta V_{\theta} = 13 \text{ м}^3.$$

Объемная концентрация каждого компонента смеси рассчитывается следующим образом:

$$\phi(CO_2) = \frac{V(CO_2) \cdot 100}{V_{III}^*} = \frac{5,47 \cdot 100}{46,9} = 11,7 \%;$$

$$\phi(H_2O) = \frac{V(H_2O) \cdot 100}{V_{III}^*} = \frac{2,73 \cdot 100}{46,9} = 5,8 \%;$$

$$\phi(N_2) = \frac{V(N_2) \cdot 100}{V_{III}^*} = \frac{25,71 \cdot 100}{46,9} = 54,8 \%;$$

$$\phi(\Delta V_e) = \frac{V(\Delta V_e) \cdot 100}{V_{III}^*} = \frac{13 \cdot 100}{46,9} = 27,7 \%.$$

Следует обратить внимание, что более половины объема всех продуктов горения – это азот воздуха, израсходованного на горение. Если же горение протекает с коэффициентом избытка воздуха $\alpha > 1$, то избыточный воздух также составляет значительную часть продуктов горения.

Задание для самостоятельной работы.

Задача 6. Определить объем и состав в объемных процентах продуктов горения, образовавшихся при сгорании заданной массы вещества при данных температуре и давлении. Горение протекает с избытком воздуха α . Исходные данные по вариантам приведены в таблице 7.

Таблица 7

Задание к задаче 6.

№ вар	Вещество	Масса, кг	Температура, °С	Давление, мм рт ст	Коэффициент избытка воздуха, α
1	Ацетилен C_2H_2	1	10	750	1,0
2	Нитробензол $C_6H_5NO_2$	2	11	760	1,1
3	Толуол C_7H_8	3	12	755	1,2
4	Метан CH_4	4	13	765	1,3
5	Этанол C_2H_5OH	5	14	740	1,4
6	Бензол C_6H_6	6	15	745	1,5
7	Диэтиловый эфир $C_4H_{10}O$	7	16	770	1,0
8	Бутан C_4H_{10}	8	17	775	1,1
9	Пентанол $C_5H_{11}OH$	9	18	780	1,2
10	Фенол C_6H_5OH	10	19	785	1,3
11	Ксилол C_8H_{10}	11	20	790	1,4
12	Этилен C_2H_4	12	21	760	1,5
13	Этиловый эфир уксусной кислоты $C_4H_8O_2$	13	22	765	1,0
14	Бутилен C_4H_8	14	23	770	1,1

15	Метанол C ₄ H ₈ OH	15	24	745	1,2
16	Формальдегид CH ₂ O	16	25	750	1,3
17	Дихлорэтилен C ₂ H ₄ Cl ₂	17	26	755	1,4
18	Винилхлорид C ₂ H ₃ Cl	18	15	775	1,5
19	Хлорид аммония NH ₄ Cl	19	16	780	1,6
20	Бромэтан C ₂ H ₅ Br	20	17	785	1,0

Практическое занятие № 7.

Тема: «Расчет объема и процентного состава продуктов горения газовой смеси».

Цель: научиться рассчитывать объем и процентный состав продуктов горения газовой смеси.

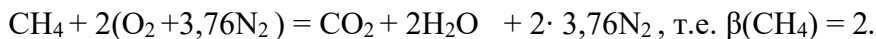
Теоретическая часть:

При расчете продуктов горения газовой смеси необходимо знать, какой объем продуктов горения выделяется при сгорании 1 м³ каждого горючего газа смеси. Далее, зная процентное содержание (в объемных процентах) каждого горючего газа, вычислить суммарный объем образовавшихся продуктов горения. Если горение протекает с избытком воздуха, то в состав продуктов горения необходимо включить и избыточный воздух.

Пример. Определить объем и состав продуктов горения 10 м³ природного газа следующего состава (в % объемных): метан CH₄ – 75 %; этан C₂H₆ – 4 %; пропан C₃H₈ – 2 %; углекислый газ CO₂ – 19 %. Горение протекает при α=1,2.

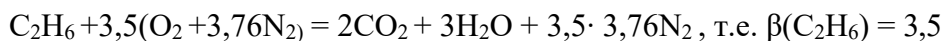
Решение.

1. Составляем уравнение реакции горения для всех горючих газов смеси



Для газообразных веществ отношение числа моль равно отношению объемов, следовательно, стехиометрические коэффициенты для каждого вещества в реакции горения – это и есть объем в м³ каждого компонента продуктов горения, выделившийся при сгорании 1 м³ горючего газа.

По уравнению реакции можно определить, что при сгорании 1 м³ метана CH₄ образуется 1 м³ CO₂, 2 м³ H₂O и 2·3,76 м³ N₂.



При сгорании 1 м³ этана C₂H₆ образуется 2 м³ CO₂, 3 м³ H₂O и 3,5·3,76 м³ N₂.



При сгорании 1 м³ этана C₃H₈ образуется 3 м³ CO₂, 4 м³ H₂O и 5·3,76 м³ N₂.

2. Определим теоретический объем продуктов горения.

Суммарный объем углекислого газа, образовавшегося при сгорании 1 м³ газовой смеси, определяется с учетом процентного состава каждого горючего компонента газовой смеси, и также включается объем углекислого газа, входящий в состав исходной газовой смеси:

$$V(\text{CO}_2) = 1 \cdot \frac{\varphi(\text{CH}_4)_{об}}{100} + 2 \cdot \frac{\varphi(\text{C}_2\text{H}_6)_{об}}{100} + 3 \cdot \frac{\varphi(\text{C}_3\text{H}_8)_{об}}{100} + \frac{\varphi(\text{CO}_2)_{об}}{100} = 1 \cdot \frac{\varphi(75)_{об}}{100} + 2 \cdot \frac{\varphi(4)_{об}}{100} + 3 \cdot \frac{\varphi(2)_{об}}{100} + \frac{\varphi(19)_{об}}{100} = 1,08 \text{ м}^3$$

_____ 100
При сгорании 10 м³ газовой смеси объем образовавшегося углекислого газа составит

$$V(\text{CO}_2) = 1,08 \cdot 10 = 10,8 \text{ м}^3$$

Аналогично рассчитываем объем паров воды, азота, образовавшийся в результате сгорания 1 м³ смеси газов.

Теоретический объем продуктов горения 10 м³ газовой смеси составит $V_{\text{пг}}$ = (сложить все объемы).

3. Горение протекает с коэффициентом избытка воздуха $\alpha = 1,2$, следовательно, в состав продуктов горения войдет и избыток воздуха. Для его расчета по формуле (2.1) определяем теоретический объем воздуха, необходимый для горения данной газовой смеси:

$$V_{\text{в теор}} = \frac{2 \cdot 7,5 + 3,5 \cdot 4 + 5 \cdot 2}{21} \cdot 10 = 82,9 \text{ м}^3$$

Избыток воздуха определим по формуле (1.5)

$$\Delta V_{\text{в}} = V_{\text{в теор}} \cdot (\alpha - 1) = 82,9 \cdot (1,2 - 1) = 16,6 \text{ м}^3$$

С учетом избытка воздуха практический объем продуктов горения составит

$$V_{\text{пг}}^* = V_{\text{пг}} + \Delta V_{\text{в}} = 93,3 + 16,6 = 109,9 \text{ м}^3$$

3. Определим процентный состав продуктов горения:

$$\varphi^{\text{об}}(\text{CO}_2) = \frac{V(\text{CO}_2) \cdot 100}{V_{\text{пг}}^*} = \frac{10,8 \cdot 100}{109,9} = 9,8\%$$

$$\varphi^{\text{об}}(\text{H}_2\text{O}) = \frac{V(\text{H}_2\text{O}) \cdot 100}{V_{\text{пг}}^*} = \frac{17 \cdot 100}{109,9} = 15,5\%$$

$$\varphi^{\text{об}}(\text{N}_2) = \frac{V(\text{N}_2) \cdot 100}{V_{\text{пг}}^*} = \frac{65,5 \cdot 100}{109,9} = 59,6\%$$

$$\varphi^{\text{об}}(\Delta V_{\text{в}}) = \frac{V(\Delta V_{\text{в}}) \cdot 100}{V_{\text{пг}}^*} = \frac{16,6 \cdot 100}{109,9} = 15,1\%$$

Задание для самостоятельной работы.

Задача 7. Определить объем и состав продуктов горения x м³ газовой смеси известного состава. Горение протекает с избытком воздуха. Исходные данные по вариантам приведены в таблице 7.

Таблица 8

Задание к задаче 7.

№ вар	Газовая смесь	Состав газовой смеси, %	Объем газовой смеси, м ³	Коэффициент избытка воздуха, α
1	Коксовый очищенный газ	оксид углерода (II) CO – 7 %, водород H ₂ – 58 %, метан CH ₄ – 23 %, углекислый газ CO ₂ – 3 %, кислород O ₂ – 1 %, азот N ₂ – 8 %, этан C ₂ H ₆ – 2 %, сероуглерод H ₂ S – 1 %	11	1,1
2	Биогаз	водород H ₂ – 1 %, метан CH ₄ – 70 %, углекислый газ CO ₂ – 28 %, азот N ₂ – 1 %, сероуглерод H ₂ S – 1 %	12	1,2
3	Сжиженный газ	метан CH ₄ – 4 %, этан C ₂ H ₆ – 6 %, пропан C ₃ H ₈ – 79 %, бутан C ₄ H ₁₀ – 11 %	13	1,3
4	Бухарский газ	CO ₂ – 1 %, азот N ₂ – 1 %, этан C ₂ H ₆ – 4%	14	1,4
5	Воздушный газ	оксид углерода (II) CO – 34 %, водород H ₂ – 10 %, метан CH ₄ – 1 %, углекислый газ CO ₂ – 1 %, азот N ₂ – 56 %	15	1,5
6	Генераторный газ	оксид углерода (II) CO – 30 %, водород H ₂ – 15 %, метан CH ₄ – 5 %, углекислый газ CO ₂ – 10 %, азот N ₂ – 40 %	16	1,4
7	Шебелинский природный газ	метан CH ₄ – 92 %, углекислый газ CO ₂ – 2 %, азот N ₂ – 3 %, этан C ₂ H ₆ – 3 %, пропан C ₃ H ₈ – 2 %, бутан C ₄ H ₁₀ – 1 %	17	1,3
8	Попутный нефтяной газ	метан CH ₄ – 42 %, азот N ₂ – 8 %, этан C ₂ H ₆ – 20 %, пропан C ₃ H ₈ – 20 %, бутан C ₄ H ₁₀ – 10 %	18	1,2
9	Дашавский природный газ	метан CH ₄ – 98 %, азот N ₂ – 2 %, этан C ₂ H ₆ – 1 %, пропан C ₃ H ₈ – 1 %	19	1,1
10	Ухтинский природный газ	метан CH ₄ – 89 %, углекислый газ CO ₂ – 5 %, азот N ₂ – 5 %, этан C ₂ H ₆ – 2 %, пропан C ₃ H ₈ – 1 %, бутан C ₄ H ₁₀ – 1 %	20	1,2
11	Саратовский природный газ	метан CH ₄ – 93 %, этан C ₂ H ₆ – 8 %	21	1,3
12	Коксовый газ	оксид углерода (II) CO – 7 %, водород H ₂ – 57 %, метан CH ₄ – 23 %, углекислый газ CO ₂ – 3 %, азот N ₂ – 8	22	1,4

		%, вода H ₂ O – 4 %		
13	Светильный газ	оксид углерода (II) CO – 20 %, водород H ₂ – 50 %, метан CH ₄ – 23 %, углекислый газ CO ₂ – 3 %, азот N ₂ – 2 %, этан C ₂ H ₆ – 2 %	23	1,5
14	Светильный газ	оксид углерода (II) CO – 10 %, водород H ₂ – 50 %, метан CH ₄ – 30 %, углекислый газ CO ₂ – 3 %, кислород O ₂ – 2 %, азот N ₂ – 5 %	24	1,4
15	Природный газ	метан CH ₄ – 90 %, углекислый газ CO ₂ – 0,5 %, азот N ₂ – 1 %, этан C ₂ H ₆ – 6 %, пропан C ₃ H ₈ – 4 %	25	1,3
16	Природный газ	водород H ₂ – 4 %, метан CH ₄ – 86 %, этан C ₂ H ₆ – 2 %, пропан C ₃ H ₈ – 4 %, бутан C ₄ H ₁₀ – 4 %	26	1,2
17	Водяной газ	оксид углерода (II) CO – 40 %, водород H ₂ – 50 %, метан CH ₄ – 1 %, углекислый газ CO ₂ – 5 %, азот N ₂ – 5 %	27	1,1
18	Водяной газ	оксид углерода (II) CO – 35 %, водород H ₂ – 40 %, метан CH ₄ – 14 %, углекислый газ CO ₂ – 5 %, азот N ₂ – 6 %	28	1,2
19	Водяной газ	оксид углерода (II) CO – 4 %, водород H ₂ – 49 %, метан CH ₄ – 5 %, углекислый газ CO ₂ – 10 %, азот N ₂ – 5,5 %	29	1,3
20	Доменный газ	оксид углерода (II) CO – 28 %, водород H ₂ – 3 %, метан CH ₄ – 1 %, углекислый газ CO ₂ – 13 %, азот N ₂ – 57 %	30	1,4

Практическое занятие № 8.

Тема: «Расчет объема и процентного состава продуктов горения вещества сложного элементного состава».

Цель: научиться рассчитывать объем и процентный состав продуктов горения вещества сложного элементного состава.

Теоретическая часть:

В том случае, когда горючее – сложное вещество с известным элементным составом, теоретический выход продуктов горения определяется как сумма продуктов горения каждого элемента, входящего в состав вещества.

Рассчитаем, какой теоретический объем продуктов горения образуется при сгорании 1 кг каждого элемента при нормальных условиях.

Для этого составим пропорции:

для углерода

$$V(N_2) = x_2 = \frac{3,76 \cdot 22,4}{12} = 7 \text{ м}^3$$

$$V(CO_2) = x_1 = \frac{22,4}{12} = 1,87$$

1 кг	x_1 мЗ	x_2	$C + (O_2 + 3,76N_2) = CO_2 + 3,76N_2$
мЗ			12 кг 22,4м ³ 3,76·22,4 м ³
для водорода			

для серы
для фосфора

В состав горючего вещества может входить азот, влага, которые удаляются вместе с продуктами горения.

Объем 1 кг азота при нормальных условиях составит

$$V(N_2) = \frac{m(N_2) \cdot V_m}{M(N_2)} = \frac{1 \cdot 22.4}{28} = 0,8 \text{ м}^3$$

При нормальных условиях 1 кг паров воды займет объем

$$V(H_2O) = \frac{m(H_2O) \cdot V_m}{M(H_2O)} = \frac{1 \cdot 22.4}{18} = 1,24 \text{ м}^3$$

Если в состав горючего вещества входит кислород, то при горении он будет расходоваться на окисление горючих компонентов (углерода, водорода, серы, фосфора), и поэтому из воздуха на горение будет израсходовано кислорода меньше на количество, которое содержалось в горючем веществе. Следовательно, в продуктах горения азота будет меньше на количество, которое приходилось бы на кислород, если бы он находился не в горючем веществе, а в воздухе.

На 1 кг кислорода в воздухе будет приходиться объем азота, равный

$$V(N_2) = \frac{m(N_2) \cdot V_m}{M(N_2)} = \frac{3.76 \cdot 22.4}{32} = 2,63 \text{ м}^3$$

Полученные значения выходов продуктов горения элементов внесите в таблицу.

Теоретический объем продуктов горения элементов сложных веществ при нормальных условиях.

Элемент	Объем продуктов горения (м ³) на 1 кг вещества				
	CO ₂	H ₂ O	SO ₂	P ₂ O ₅	N ₂
Углерод					
Водород					
Сера					
Фосфор					
Азот в горючем					
Азот за счет кислорода в горючем					
Влага в горючем					

Используя данные таблицы, можно вычислить объем продуктов горения любого вещества с известным элементным составом.

Пусть $\omega(C)$, $\omega(H)$, $\omega(S)$, $\omega(O)$, $\omega(N)$ – массовые доли элементов в веществе, %;
 $\omega(W)$ – содержание влаги в веществе, %.

Тогда общие формулы для расчета каждого компонента продуктов горения при сгорании заданной массы (m) вещества будут иметь следующий вид:

$$V(CO_2) = m \cdot \frac{1.86}{100} \cdot \omega(C); \text{ м}^3 \quad (2.4)$$

$$V(H_2O) = m \cdot \left(\frac{11.2 \cdot \omega(H)}{100} + \frac{1.24 \cdot \omega(W)}{100} \right); \text{ м}^3 \quad (2.5)$$

$$V(SO_2) = m \cdot \frac{0.7}{100} \cdot \omega(S); \text{ м}^3 \quad (2.6)$$

$$V(N_2) = m \cdot \left(\frac{7 \cdot \omega(C)}{100} + \frac{21 \cdot \omega(H)}{100} + \frac{2.63 \cdot \omega(S)}{100} + \frac{0.8 \cdot \omega(N)}{100} + \frac{2.63 \cdot \omega(O)}{100} \right); \text{ м}^3 \quad (2.7)$$

Пример. Определить объем и процентный состав продуктов горения 5 кг каменного угля следующего состава (в %): С – 75,8 %; Н – 3,8 %; О – 2,8 %; S – 2,5 %; N – 1,1 %; W – 3,0 %; зола – 11,0 %. Горение протекает при $\alpha=1,3$, условия нормальные.

Решение.

1. По формулам (2.4) – (2.7) определяем объем каждого компонента продуктов горения 5 кг каменного угля.

$$V(\text{CO}_2) = 5 \cdot \frac{1,86 \cdot 75,8}{100} = 7 \text{ м}^3$$

$$V(\text{H}_2\text{O}) = 5 \cdot \left(\frac{11,2 \cdot (3,8)}{100} + \frac{1,24 \cdot (3)}{100} \right) = 2,31 \text{ м}^3$$

$$V(\text{SO}_2) = 5 \cdot \frac{2,5}{100} = 0,085 \text{ м}^3$$

$$V(\text{N}_2) = 5 \cdot \left(\frac{7 \cdot 75,8}{100} + \frac{21 \cdot 3,8}{10} + \frac{2,63 \cdot 2,5}{100} + \frac{0,8 \cdot 1,1}{100} + \frac{2,63 \cdot 2,8}{100} \right) = 33,14 \text{ м}^3$$

2. Горение протекает с коэффициентом избытка воздуха 1,3, следовательно, в состав продуктов горения будет входить избыточный воздух.

По формуле (2.3) определяем теоретический объем воздуха, необходимый для горения данной массы образца угля:

$$V_{\text{теор}} = 5 \cdot 0,267 \cdot \left(\frac{75,8}{3} + 3,8 + \frac{2,5}{8} + \frac{2,8}{8} \right) = 38,6 \text{ м}^3$$

Избыток воздуха определим по формуле

$$\Delta V_{\text{в}} = V_{\text{теор}} \cdot (\alpha - 1) = 38,6 \cdot (1,3 - 1) = 11,6 \text{ м}^3$$

С учетом избытка воздуха практический объем продуктов горения составит

$$V_{\text{пр}}^* = V_{\text{пр}} + \Delta V_{\text{в}} = 42,5 + 11,6 = 54,1 \text{ м}^3$$

3. Определим процентный состав продуктов горения:

$$\varphi^{\text{об}}(\text{CO}_2) = \frac{V(\text{CO}_2) \cdot 100}{V_{\text{пр}}^*}$$

$$\varphi^{\text{об}}(\text{H}_2\text{O}) = \frac{V(\text{H}_2\text{O}) \cdot 100}{V_{\text{пр}}^*}$$

$$\varphi^{\text{об}}(\text{SO}_2) = \frac{V(\text{SO}_2) \cdot 100}{V_{\text{пр}}^*}$$

$$\varphi^{\text{об}}(\text{N}_2) = \frac{V(\text{N}_2) \cdot 100}{V_{\text{пр}}^*}$$

$$\varphi^{\text{об}}(\Delta V_{\text{в}}) = \frac{V(\Delta V_{\text{в}}) \cdot 100}{V_{\text{пр}}^*}$$

Задание для самостоятельной работы.

Задача 8. Определить объем и процентный состав продуктов горения заданной массы вещества известного состава, при избытке воздуха и нормальных условиях. Исходные данные по вариантам приведены в таблице 9.

Таблица 9

Задание к задаче 8.

№ вар	Название вещества	Масса кг	Коэффициент избытка воздуха α	Состав вещества, %						
				С	Н	О	Н	С	Влага	Зола
1	Мазут высокосернистый	2	1,1	83,7	11,5	0,5	3,0	4,0	23,0	0,3

2	Мазут высокосернистый	3	1,2	85,8	8,7	0,4	0,4	0,7	3,8	0,2
3	Березовский уголь	4	1,3	44,3	3,0	14,4	0,4	0,2	33,0	4,7
4	Уголь	5	1,4	29,1	2,2	8,7	0,6	2,9	33,0	23,5
5	Бензин	6	1,5	85,0	14,9	0,02	0,03	0,15	1,2	0,3
6	Уголь	7	1,1	37,2	2,6	12,0	0,4	0,6	40,0	7,2
7	Сланец	8	1,2	38,8	3,2	4,0	0,1	1,5	15,0	37,4
8	Уголь	9	1,3	75,0	4,0	6,0	3,0	2,0	4,0	6,0
9	Мазут	10	1,4	83,4	10,0	0,1	0,3	2,9	3,0	0,3
10	Каменный уголь	11	1,5	76,0	4,5	3,5	1,8	4,7	3,0	6,5
11	Торф	2	1,1	43,0	7,0	41,0	2,0	3,3	7,0	11,5
12	Полуантрацит	3	1,2	90,4	4,3	4,3	0,2	1,0	0,5	1,0
13	Древесина	4	1,3	41,5	6,0	43,0	2,0	1,5	7,5	8,3
14	Керосин	5	1,4	85,28	14,12	0,6	3,0	2,0	11,3	4,0
15	Каменный уголь	6	1,5	79,4	5,3	10,3	0,7	2,82	21,3	2,18
16	Нефть	7	1,1	84,0	14,0	13,0	1,0	1,0	18,3	4,5
17	Торф	8	1,2	36,0	4,0	12,0	8,0	0,7	35,0	5,0
18	Древесина	9	1,3	46,0	6,0	42,0	3,7	1,6	6,0	3,8
19	Мазут	10	1,4	85,0	14,0	0,4	0,3	0,3	0,2	0,2
20	Каменный уголь	11	1,5	76,0	4,8	3,6	2,8	1,8	2,8	8,2

Практическое занятие № 9.

Тема: «Расчет теплового эффекта реакции горения индивидуального вещества».

Цель: научиться рассчитывать тепловой эффект реакции горения индивидуального вещества.

Теоретическая часть:

Для расчетов параметров процессов горения и взрыва используется низшая теплота сгорания Q_n , поскольку температура горения значительно выше 373K (100°C) и выделяющаяся при горении вода и влага вещества будут испаряться.

Низшую теплоту сгорания можно определить, если воспользоваться **следствием из закона Гесса**: теплота сгорания (тепловой эффект химической реакции горения) равна разности между суммой теплот образования продуктов горения и суммой теплот образования исходных веществ.

$$Q_n = n \sum \Delta H_{\text{обр.продуктов горения}} - n \sum \Delta H_{\text{обр.горючего вещества}}.$$

Пример. Рассчитать тепловой эффект реакции горения 1 моль бутана C_4H_{10} . (Использовать приложение 1).

Решение.

1. Запишем уравнение реакции горения бутана. $C_4H_{10} + 6,5(O_2 + 3,76N_2) = 4CO_2 + 5H_2O + 6,5 \cdot 3,76N_2$

2. Выражение для теплового эффекта этой реакции по I следствию закона Гесса

$$Q_n = \sum \Delta H_{\text{обр.продуктов горения}} - n \sum \Delta H_{\text{обр.горючего вещества}}.$$

3. По таблице 1 приложения находим значения энтальпий образования

углекислого газа, воды (газообразной) и бутана.

2. Подставляем эти значения в выражение для теплового эффекта реакции

Задание для самостоятельной работы.

Задача 9. Рассчитать тепловой эффект реакции горения 1 моль заданного вещества и выразить полученную величину в кДж/кг. Исходные данные по вариантам приведены в таблице 10.

Таблица 10

Задание к задаче 9.

№ вар.	Вещество
1	Нитробензол – $C_6H_5NO_2$
2	Анилин – $C_6H_5NH_2$
3	Пентан – C_5H_{12}
4	Глицерин – $C_3H_8O_3$
5	Ацетон – CH_3COCH_3
6	Этаналь – CH_3COH
7	Метаналь – $HCOH$
8	Изопропиловый спирт – C_3H_8O
9	Пропиловый спирт – C_3H_7OH
10	Этиловый спирт – C_2H_5OH
11	Метиловый спирт – CH_3OH
12	Толуол – C_7H_8
13	Бензол – C_6H_6
14	Пропен – C_3H_6
15	Этилен – C_2H_4
16	Ацетилен – C_2H_2
17	Циклогексан – C_6H_{12}
18	Октан – C_8H_{18}
19	Гептан – C_7H_{16}
20	Гексан – C_6H_{14}

Практическое занятие № 10.

Тема: «Расчет низшей теплоты сгорания ΔH по формуле Д.И. Менделеева».

Цель: научиться рассчитывать низшую теплоту сгорания по формуле Д.И. Менделеева.

Теоретическая часть:

При расчете теплоты сгорания веществ сложного состава (древесина, нефть, торф) теплота сгорания определяется для каждого химического элемента, входящего в вещество с учетом их процентного содержания. На основе этого принципа Д.И.Менделеев получил формулу для расчета теплоты сгорания веществ сложного состава:

$$Q_H = 339,4 \cdot \omega(C) + 1257 \cdot \omega(H) - 108,9[(\omega(O) + \omega(N) - \omega(S)) - 25,1 \cdot (9 \cdot \omega(H) + \omega(W))], \text{ кДж/кг}$$

где - $\omega(C)$, $\omega(H)$, $\omega(O)$, $\omega(N)$, $\omega(S)$ - массовые доли элементов в веществе, %; $\omega(W)$ -содержание влаги в веществе.

Теплота горения смеси газов и паров определяется как сумма произведений теплоты горения каждого горючего компонента (Q_H) на его объемную долю в смеси ($\varphi_{об}$)

$$Q_H = Q_H(1) \cdot \frac{\varphi_{об}}{100} + Q_H(2) \cdot \frac{\varphi_{об}}{100} + Q_H(3) \cdot \frac{\varphi_{об}}{100} \dots \text{ кДж/м}^3$$

Пример. Вычислить низшую теплоту сгорания сульфадимезина $C_{12}H_{14}O_2N_4S$ по формуле Д.И. Менделеева.

Решение.

1. Для того, чтобы воспользоваться данной формулой, необходим расчет процентного состава каждого элемента в веществе (массовой доли). Молярная масса сульфадимезина $C_{12}H_{14}O_2N_4S$ составляет 278 г/моль. Тогда

$$\omega(C) = \frac{12 \cdot 12}{278} = 51,8 \%$$

аналогично рассчитываем $\omega(\text{N})$, $\omega(\text{O})$, $\omega(\text{H})$, $\omega(\text{S})$

Подставляем найденные значения в формулу Д.И. Менделеева

Задание для самостоятельной работы.

Задача 10. Вычислить низшую теплоту сгорания заданного вещества по формуле Д.И. Менделеева. Исходные данные по вариантам приведены в таблице 11.

Таблица 11

Задание к задаче 10.

№ вар.	Вещество
1	Ацетат аммония – $\text{NH}_4\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2$
2	Метионин – $\text{C}_5\text{H}_{11}\text{NO}_2\text{S}$
3	Анилин – $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$
4	Диметилфосфат – $(\text{CH}_3)_2\text{HPO}_4$
5	Пентанол – $\text{C}_5\text{H}_{11}\text{OH}$
6	Глицин – $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{COOH}$
7	Хинин – $\text{C}_{20}\text{H}_{24}\text{O}_2\text{N}_2$
8	Этиленгликоль – $\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{OH}$
9	Хлоруксусная кислота – CH_2ClCOOH
10	Сульфаниловая кислота – $\text{NH}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{SO}_3\text{H}$
11	Мочевина – NH_2CONH_2
12	Аспартам – $\text{C}_{14}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}_5$
13	Глутамин – $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_3$
14	Бензойная кислота – $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$
15	Пропен – CH_3CHCH_2
16	Винная кислота – $\text{H}_2\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6$
17	Никотиновая кислота – $\text{C}_5\text{H}_4\text{NCOOH}$
18	Пропанол-1 – $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$
19	Нитробензол – $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$
20	Бромэтан – $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br}$

Практическое занятие № 11.

Тема: «Расчет действительной температуры горения индивидуального вещества».

Цель: научиться рассчитывать действительную температуру горения индивидуального вещества.

Теоретическая часть:

Выделяющееся в зоне горения тепло расходуется на нагревание продуктов горения, на нагрев горючего вещества и окружающей среды. Та температура, до которой в процессе горения нагреваются продукты горения, называется температурой горения. В технике и пожарном деле различают теоретическую, калориметрическую, адиабатическую и действительную температуру горения.

Теоретическая температура горения – это температура, при которой выделившаяся теплота горения смеси стехиометрического состава расходуется на нагрев и диссоциацию продуктов горения. Практически диссоциация продуктов горения начинается при температурах выше 2000 К.

Калориметрическая температура горения – это температура, которая достигается при горении стехиометрической горючей смеси с начальной температурой 273 К и при отсутствии потерь в окружающую среду. Теоретическая и калориметрическая температура горения парогазовых смесей широко используется при оценке пожарной

опасности веществ. Кроме того, ее можно применять для расчета максимального давления взрыва при горении парогазовой смеси в замкнутом объеме.

Адиабатическая температура горения – это температура полного сгорания смесей любого состава (коэффициент избытка воздуха $\alpha > 1$) при отсутствии потерь в окружающую среду.

Действительная температура горения – это температура горения, достигаемая в условиях реального пожара. Она намного ниже теоретической, калориметрической и адиабатической, т.к. в реальных условиях до 40 % теплоты горения обычно теряется на излучение, недожог и т.п.

Экспериментальное определение температуры горения для большинства горючих веществ представляет значительные трудности, особенно для жидкостей и твердых материалов. Однако в ряде случаев теория позволяет с достаточной для практики точностью вычислить температуру горения веществ, основываясь на знании их химической формулы, состава исходной смеси и продуктов горения. При расчетах исходят из того, что при быстром сгорании газо- и паровоздушных смесей развивается высокая температура. В этих условиях из-за большой скорости химических реакций к моменту окончания горения система приходит в состояние химического равновесия, и по этой причине при расчете можно применить законы термодинамики.

В общем случае для вычислений используется следующая зависимость

$$Q_{\text{пр}} = V_{\text{пр}} \cdot \overline{C_p} \cdot T_{\text{г}}$$

где $Q_{\text{пр}}$ – теплота (теплосодержание) продуктов горения, кДж/кг;

$V_{\text{пр}}$ – объем продуктов горения, м³/кг;

$\overline{C_p}$ – средняя объемная теплоемкость смеси продуктов горения в интервале температур от T_0 до $T_{\text{г}}$, кДж/м³·К;

$T_{\text{г}}$ – температура горения, К.

В реальных условиях температура горения зависит не только от состава горючего материала, но и от условий горения: разбавления продуктов горения избыточным воздухом (что учитывается коэффициентом избытка воздуха α), начальной температуры воздуха, полноты сгорания исходного горючего материала и наличия теплопотерь (коэффициент теплопотерь η).

В зависимости от рода учитываемых потерь теплоты из зоны горения вычисляется та или иная температура горения.

Расчет температуры горения проводят по уравнению энергетического баланса $Q_{\text{пр}} = Q_{\text{н}}(1 - \eta)$

Алгоритм расчета температуры горения.

1. Рассчитать суммарный объем продуктов горения и отдельно объем каждого компонента продуктов горения.

$$V_{\text{пр пр}} = V(\text{CO}_2) + V(\text{H}_2\text{O}) + V(\text{N}_2) + V(\text{SO}_2) + \Delta V_{\text{возд}}$$

Расчет объема продуктов горения выполняется в зависимости от характера горючего вещества (индивидуальное вещество, смесь газов или вещество сложного элементного состава).

Для индивидуальных веществ можно также определять количество продуктов горения в молях (коэффициенты в уравнении реакции горения).

2. Рассчитать низшую теплоту сгорания вещества. Для индивидуальных веществ расчет выполняется по I следствию закона Гесса (при наличии табличных значений энтальпий образования).

По формуле Д.И. Менделеева расчет Q_H может быть выполнен как для веществ с известным элементным составом, так и для индивидуальных веществ.

3. Если по условию задачи есть теплопотери, то рассчитывается количество тепла, пошедшего на нагрев продуктов горения $Q_{\text{пр}}$
4. Находим среднее теплосодержание продуктов горения $Q_{\text{ср}}$:

при отсутствии теплопотерь кДж/м³;

$$Q_{\text{ср}} = \frac{Q_{\text{н}}}{V_{\text{пр}}}$$

при наличии теплопотерь

$$Q_{\text{ср}} = \frac{Q_{\text{пг}}}{V_{\text{пр}}} \text{ кДж/м}^3;$$

5. По значению $Q_{\text{ср}}$ с помощью таблиц приложений 3 и 4 («Теплосодержание газов при постоянном давлении»), ориентируясь на азот, приближенно определяем температуру горения T_1 .

При подборе температуры горения ориентируются на азот, т.к. в большей степени продукты горения состоят именно из азота. Однако, поскольку теплосодержание углекислого газа и паров воды выше, чем у азота, то их присутствие в продуктах горения несколько понижает температуру горения, поэтому ее нужно принимать несколько ниже (на 100-200 °С), чем по азоту.

6. Рассчитываем теплосодержание продуктов горения при выбранной температуре T_1 .

$$Q_{1\text{пр}} = Q_1(\text{CO}_2) \cdot V(\text{CO}_2) + Q_1(\text{H}_2\text{O}) \cdot V(\text{H}_2\text{O}) + Q_1(\text{N}_2) \cdot V(\text{N}_2) + Q_1(\text{SO}_2) \cdot V(\text{SO}_2) + Q_1(\text{возд}) \cdot \Delta V(\text{в})$$

где - $Q_1(\text{CO}_2)$, $Q_1(\text{H}_2\text{O})$, $Q_1(\text{N}_2)$, $Q_1(\text{SO}_2)$, $Q_1(\text{возд})$ - табличные значения теплосодержания газов при выбранной температуре T_1 .

7. Сравниваем $Q_{1\text{пр}}$ с $Q_{\text{н}}$ или $Q_{\text{пг}}$, рассчитанных по п.2 или п.3. Если $Q_{1\text{пр}} < Q_{\text{н}}$ ($Q_{\text{пг}}$), то выбираем температуру $T_2 > T_1$ на 100 °С; Если $Q_{1\text{пр}} > Q_{\text{н}}$ ($Q_{\text{пг}}$), то выбираем температуру $T_2 < T_1$ на 100 °С;

8. Повторяем расчет теплосодержания продуктов горения при новой температуре T_2

$$Q_{2\text{пр}} = Q_2(\text{CO}_2) \cdot V(\text{CO}_2) + Q_2(\text{H}_2\text{O}) \cdot V(\text{H}_2\text{O}) + Q_2(\text{N}_2) \cdot V(\text{N}_2) + Q_2(\text{SO}_2) \cdot V(\text{SO}_2) + Q_2(\text{возд}) \cdot \Delta V(\text{в})$$

9. Расчет проводим до получения неравенства $Q_{1\text{пр}} < Q_{\text{н}}(Q_{\text{пг}}) < Q_{2\text{пр}}$

где $Q_{1\text{пр}}$, $Q_{2\text{пр}}$ - теплосодержание продуктов горения при температурах T_1 и T_2 , отличающихся на 100 °С.

10. Интерполяцией определяем температуру горения $T_{\text{Г}}$:

$$T_{\text{Г}} = T_1 + \frac{Q_{\text{пг}} - Q_{1\text{пр}}}{Q_{2\text{пр}} - Q_{1\text{пр}}} \cdot (T_2 - T_1), \text{ если } T_1 < T_2;$$

$$T_{\text{Г}} = T_2 + \frac{Q_{\text{пг}} - Q_{2\text{пр}}}{Q_{1\text{пр}} - Q_{2\text{пр}}} \cdot (T_2 - T_1), \text{ если } T_1 > T_2$$

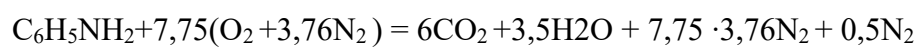
$$T_{\text{Г}} = T_2 + \frac{Q_{\text{пг}} - Q_{2\text{пр}}}{Q_{1\text{пр}} - Q_{2\text{пр}}}$$

Если потери тепла не учитывались, то получаем адиабатическую температуру горения, а если учитывались, то - действительную температуру горения вещества.

Пример. Вычислить действительную температуру горения анилина $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$, если потери тепла излучением составляют 20 %, а горение протекает с коэффициентом избытка воздуха 1,1.

Решение.

1. Составляем уравнение реакции горения анилина



По уравнению реакции горения определяем число моль (киломоляр) продуктов горения и число моль (киломоляр) избытка воздуха:

$$n_{\text{г}}^{\text{теор}} = 7,75 \cdot 4,76 = 36,89 \text{ моль,}$$

$$\Delta n_{\text{г}} = n_{\text{г}}^{\text{теор}} \cdot (\alpha - 1) = 36,89 \cdot (1,1 - 1) = 3,689 \text{ моль,}$$

$$n_{\text{ПГ}}^{\text{пр}} = n(\text{CO}_2) + n(\text{H}_2\text{O}) + n(\text{N}_2) + n(\Delta V_{\text{в}}) = 6 + 3,5 + 7,75 \cdot 3,76 + 0,5 + 3,689 = 42,829 \text{ моль.}$$

2. Теплота горения анилина по справочным данным [Баратов] составляет $Q_{\text{гор}} = 3484,0 \text{ кДж/моль} = 3484000 \text{ Дж/моль.}$

3. По условию задачи теплотопотери составляют 20 %, следовательно, $\eta = 0,2$.
 $Q_{\text{ПГ}} = 3484000 \cdot (1 - 0,2) = 2787200 \text{ Дж/моль (кДж/кмоль).}$

4. Определяем среднее теплосодержание продуктов горения
 $Q_{\text{ср}} = \frac{Q_{\text{ПГ}}}{n_{\text{ПГ}}^{\text{пр}}} = \frac{2787200}{42,829} = 65077,4 \text{ кДж}$

По таблице приложения 3, ориентируясь на азот, определяем $T_1 = 1800 \text{ }^\circ\text{C}$.

5. Рассчитываем теплосодержание продуктов горения при $1800 \text{ }^\circ\text{C}$.
 $Q_{1800 \text{ ПГ}} = 96579,5 \cdot 6 + 77598,8 \cdot 3,5 + 59539,9 \cdot 7,75 \cdot 3,76 + 66000 \cdot 3,689 = 2859312,7 \text{ кДж.}$

6. $Q_{1800 \text{ ПГ}} = 2859312,7 > Q_{\text{ПГ}} = 2787200$, следовательно, выбираем $T_2 = 1700 \text{ }^\circ\text{C}$.

7. Рассчитываем теплосодержание продуктов горения при $1700 \text{ }^\circ\text{C}$.
 $Q_{1700 \text{ ПГ}} = 90545,9 \cdot 6 + 72445,1 \cdot 3,5 + 55936,5 \cdot 7,75 \cdot 3,76 + 56397,4 \cdot 3,689 = 2662844,5 \text{ кДж.}$
 $Q_{1700 \text{ ПГ}} = 2662844,5 < Q_{\text{ПГ}} = 2787200$, следовательно температура горения находится в интервале от 1700 до $1800 \text{ }^\circ\text{C}$.

8. Рассчитываем температуру горения по формуле (3.14)

$$T_{\text{Г}} = 1700 + \frac{2787200 - 2662844}{2859312 - 2662844} \cdot (1800 - 1700) = 17630 \text{ C} = 2036 \text{ K.}$$

Задание для самостоятельной работы.

Задача 11. Вычислить действительную температуру горения индивидуального вещества, если есть потери тепла излучением η , а горение протекает с коэффициентом избытка воздуха α . Теплота горения вещества по справочным данным составляет $Q_{\text{гор}}$, кДж/моль.

Таблица 12

Задание к задаче 11.

№ вар.	Вещество	Потери тепла излучением, η	Коэффициент избытка воздуха, α	Теплота горения $Q_{\text{гор}}$, кДж/моль
1	Бутан – C_4H_{10}	30	1,2	2657
2	Гептан – C_7H_{16}	40	1,3	4501
3	Глицерин – $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}_3$	20	1,4	1483
4	Изобутиловый спирт – $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$	10	1,5	2723,4
5	Изопропиловый спирт – $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}$	30	1,1	2051,4
6	Метилацетат – $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_2$	40	1,2	1472,2
7	Метилциклогексан – C_7H_{14}	50	1,3	4293
8	Октан – C_8H_{18}	60	1,4	5116

9	Антрацен – C ₁₄ H ₁₀	10	1,1	7059
10	Пентен – C ₅ H ₁₀	20	1,2	3154
11	Циклогексен – C ₆ H ₁₀	30	1,3	3565
12	Циклокептан – C ₇ H ₁₄	40	1,4	4328
13	Этиламин – C ₂ H ₇ N	50	1,5	1421,6
14	Этилацетат – C ₄ H ₈ O ₂	10	1,4	2078
15	Этан – C ₂ H ₆	20	1,3	1576
16	Фенол – C ₆ H ₆ O	30	1,2	2992,3
17	Пропанол – C ₃ H ₈ O	40	1,1	2067,4
18	Гексадекан – C ₁₆ H ₃₄	50	1,2	10034
19	Гептадекан – C ₁₇ H ₃₆	10	1,3	10649
20	Диэтиламин – C ₄ H ₁₁ N	20	1,4	2550,8

Практическое занятие № 12.

Тема: «Расчет действительной температуры горения сложного вещества с известным элементным составом».

Цель: научиться рассчитывать действительную температуру горения сложного вещества с известным элементным составом.

Алгоритм расчета смотреть в практическом занятии № 11.

Пример. Вычислить действительную температуру горения горючего сланца следующего состава: С – 35 %; Н – 5 %; О – 10 %; S – 4 %; N – 1 %; W – 15 %; зола – 30 %. Потери тепла излучением составляют 10 %, а горение протекает с коэффициентом избытка воздуха 1,2. Условия нормальные.

Решение.

1. По формулам (2.4) – (2.7) определяем объем каждого компонента продуктов горения 1 кг горючего сланца.

$$V(\text{CO}_2) = \frac{1,86 \cdot 35}{100} = 0,651 \text{ м}^3$$

$$V(\text{H}_2\text{O}) = \frac{11,2 \cdot 5}{100} + \frac{1,24 \cdot 15}{100} = 0,746 \text{ м}^3$$

$$V(\text{SO}_2) = \frac{0,7 \cdot 4}{100} = 0,028 \text{ м}^3$$

$$V(\text{N}_2) = \frac{7 \cdot 35}{100} + \frac{21 \cdot 5}{10} + \frac{2,63 \cdot 4}{10} + \frac{0,8 \cdot 1}{10} - \frac{2,63 \cdot 10}{100} = 3,455 \text{ м}^3$$

$$V_{\text{ПГ}} = 0,651 + 0,746 + 0,028 + 3,455 = 4,88 \text{ м}^3.$$

2. Горение протекает с коэффициентом избытка воздуха 1,2, следовательно, в состав продуктов горения будет входить избыточный воздух.

По формуле (2.3) определяем теоретический объем воздуха, необходимый для горения данной массы образца угля:

$$V_{\text{в}}^{\text{теор}} = 0,267 \cdot \left(\frac{35}{3} + 5 + \frac{4}{8} - \frac{10}{8} \right) = 4,28 \text{ м}^3$$

Избыток воздуха определим по формуле

$$\Delta V_{\text{в}} = V_{\text{в}}^{\text{теор}} \cdot (\alpha - 1) = 4,28 \cdot (1,2 - 1) = 0,856 \text{ м}^3$$

С учетом избытка воздуха практический объем продуктов горения составит

$$V_{\text{ПГ}}^* = V_{\text{ПГ}} + \Delta V_{\text{в}} = 4,88 + 0,856 = 5,736 \text{ м}^3.$$

3. Рассчитываем Q_{H} по формуле (3.4) Д.И. Менделеева

$$Q_{\text{H}} = 339,4 \cdot 35 + 1257 \cdot 5 - 108,9 \cdot (10 + 1 \cdot 4) - 25,1 \cdot (9 \cdot 5 + 15) = 15881,7 \text{ кДж/кг.}$$

4. С учетом теплотерь определяем теплосодержание продуктов горения

$$Q_{\text{ПГ}} = 15881,7 \cdot (1 - 0,1) = 14293,53 \text{ кДж/кг.}$$

5. Определяем среднее теплосодержание продуктов горения

$$Q_{cp} = \frac{Q_{ПГ}}{V_{ПГ}} = \frac{14293,53}{5,736} = 2480,22 \text{ кДж/м}^3$$

По таблице приложения 4, ориентируясь на азот, определяем $T_1=1500^\circ\text{C}$.

6. Определяем теплосодержание продуктов горения при 1500°C

$$Q_{1500_{ПГ}} = 3505,7 \cdot 0,651 + 2781,3 \cdot 0,746 + 2176,7 \cdot 3,455 + 3488,2 \cdot 0,028 + 2194,7 \cdot 0,856 = 13853,889 \text{ кДж.}$$

7. $Q_{1500_{ПГ}} = 13853,889 < Q_{ПГ} = 14293,53$, следовательно, выбираем $T_2 = 1600^\circ\text{C}$.

8. Определяем теплосодержание продуктов горения при 1600°C

$$Q_{1600_{ПГ}} = 3771,4 \cdot 0,651 + 3004,2 \cdot 0,746 + 2335,5 \cdot 3,455 + 3747,5 \cdot 0,028 + 2355,2 \cdot 0,856 = 14886,4 \text{ кДж.}$$

9. $Q_{1600_{ПГ}} = 14886,44 > Q_{ПГ} = 14293,53$, следовательно, температура горения вещества находится в интервале от 1500 до 1600°C .

10. Определяем температуру горения по формуле (3.13)

$$T_{г} = 1500 + \frac{14293,53 - 13853,889}{14886,4 - 13853,889} \cdot (1600 - 1500) = 15560\text{C}$$

Задание для самостоятельной работы.

Задача 12. Вычислить действительную температуру горения сложного вещества с известным элементным составом, при потерях тепла излучением η и коэффициенте избытка воздуха α . Условия нормальные.

Таблица 13

Задание к задаче 12.

№ ва р	Название вещества	Потери тепла излучен ием, η	Коэффи циент избытка воздуха α	Состав вещества, %						
				С	Н	О	N	S	Влага	Зола
1	Уголь	20	1,1	75,0	4,0	6,0	3,0	2,0	4,0	6,0
2	Бензин	30	1,2	85,0	14,9	0,02	0,03	0,15	0,5	0,01
3	Нефть	40	1,3	84,0	14,0	0,5	1,0	1,0	0,8	0,7
4	Древесина	50	1,4	41,5	6,0	43,0	2,0	1,0	7,5	11,3
5	Каменный уголь	10	1,5	76,0	4,8	3,6	2,8	1,8	2,8	8,2
6	Мазут высокосерн истый	20	1,1	83,7	11,5	0,5	0,8	4,0	1,0	0,3
7	Полуантра цит	30	1,2	90,4	4,3	4,3	1,0	1,0	0,8	0,2
8	Березовск ий уголь	40	1,3	44,3	3,0	14,4	0,4	0,4	33,0	4,7
9	Мазут	50	1,4	85,0	14,0	0,4	0,3	0,3	0,2	1,0
10	Сланец	10	1,5	38,8	3,2	4,0	0,1	1,5	15,0	37,4
11	Уголь	20	1,1	29,1	2,2	8,7	0,6	2,9	33,0	23,5
12	Древесина	30	1,2	46,0	6,0	42,0	10,0	1,0	6,0	12,0
13	Керосин	40	1,3	85,3	14,1	0,6	0,3	0,8	1,0	1,0

14	Каменный уголь	50	1,4	79,4	5,3	10,3	1,0	2,8	1,0	2,2
15	Торф	10	1,5	43,0	7,0	41,0	2,0	1,0	7,0	7,0
16	Мазут малосернистый	20	1,1	85,8	8,7	0,4	0,4	0,7	3,8	0,2
17	Уголь	30	1,2	37,2	2,6	12,0	0,4	0,6	40,0	7,2
18	Торф	40	1,3	36,0	4,0	12,0	8,0	1,0	35,0	5,0
19	Каменный уголь	50	1,4	76,0	4,5	3,5	1,8	4,7	3,0	6,5
20	Мазут	10	1,5	83,4	10,0	0,1	0,3	2,9	3,0	0,3

Практическое занятие №13.

Тема: «Расчет максимального давления взрыва газов и паров».

Цель: научиться рассчитывать максимальное давление взрыва газов и паров.

Теоретическая часть:

Взрыв (взрывное превращение) – это процесс быстрого физического или химического превращения вещества, сопровождающийся превращением потенциальной энергии в механическую энергию, движение или разрушение.

При сгорании паровоздушной смеси стехиометрического состава в замкнутом объеме создается максимальное давление взрыва. Величина такого давления в основном определяется степенью температурного расширения продуктов горения и является функцией отношения температуры взрыва к начальной температуре горючей смеси. Температура взрыва определяется энергетическими свойствами горючего материала. Чем выше теплота сгорания горючего материала, тем выше температура взрыва и, соответственно, больше давление взрыва.

Расчет максимального давления взрыва производится по следующей формуле:

$$P_{взр} = \frac{P_0 \cdot T_{взр}}{T_0} \cdot \frac{m}{n}$$

где P_0 - начальное давление, кПа (Мпа)

T_0

n

T_0 – начальная температура, К

$T_{взр}$ – температура взрыва, К

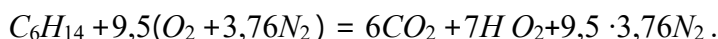
m – число молей (киломолей) газообразных продуктов горения

n - число молей (киломолей) исходных газообразных веществ.

Пример. Вычислить максимальное давление взрыва смеси гексана C_6H_{14} с воздухом, если начальное давление 101,3 кПа, начальная температура 273 К, температура взрыва 2355 К.

Решение.

1. Составляем уравнение реакции горения гексана в воздухе



2. Рассчитаем число молей (киломолей) газообразных веществ до и после взрыва:

$$m = 6 + 7 + 9,5 \cdot 3,76 = 48,72 \text{ моль};$$

$$n = 1 + 9,5 \cdot 4,76 = 46,22 \text{ моль}.$$

3. Максимальное давление взрыва составит

$$P_{взр} = \frac{101,3 \cdot 2355}{273} \cdot \frac{48,72}{46,22} = 921,1 \text{ кПа}.$$

Задание для самостоятельной работы.

Задача 13. Вычислить максимальное давление взрыва смеси вещества с воздухом, если начальное давление $P = 101,3$ кПа, начальная температура 273 К, температура взрыва T , К.

Задание к задаче 13.

Таблица 14

№ вар	Вещество	Температура взрыва, К
1	Циклопентан C_5H_{10}	1950
2	Этилацетат $C_4H_8O_2$	2230
3	Ацетон C_3H_6O	1835
4	Этиленгликоль $C_2H_4O_2$	2384
5	Пентан C_5H_{12}	1988
6	Бутанол C_4H_9OH	2036
7	Метанол CH_3OH	1739
8	Пропилбензол C_9H_{12}	2433
9	Гептан C_7H_{16}	1845
10	Бензол C_6H_6	1932
11	Ацетальдегид C_2H_4O	2084
12	Этилбензол C_8H_{10}	2112
13	Октан C_8H_{20}	2303
14	Пропанол C_3H_7OH	2353
15	Толуол C_7H_8	1831
16	Этанол C_2H_5OH	1989
17	Циклогексан C_6H_{12}	2103
18	Циклогексен C_6H_{10}	2209
19	Циклопентан C_5H_{10}	1798
20	Ксилол C_8H_{10}	2202

Практическое занятие № 14.

Тема: «Расчет избыточного давления взрыва индивидуальных веществ».

Цель: научиться рассчитывать избыточное давление взрыва индивидуальных веществ.

Теоретическая часть:

В практике при оценке устойчивости от взрыва используется величина **избыточного давления взрыва**.

Избыточное давление взрыва является основным критерием, разделяющим взрывоопасные категории помещений от пожароопасных. Этот показатель, главным образом, зависит от массы вещества, которое поступает в аварийное помещение, и доли ее, принимающей участие во взрыве.

Избыточное давление взрыва в замкнутом помещении – это разность между максимально возможным и начальным давлением, при котором он происходит

$$\Delta P = P_{\text{макс}} - P_0$$

Максимальное давление достигается:

- если вся масса горючего, поступившего в помещение, примет участие в образовании горючей среды и полностью взорвется;
- если помещение полностью герметично и в нем отсутствует теплоотвод через ограничивающие поверхности (неадиабатический процесс);
- если горючее и окислитель в горючей среде находятся в стехиометрическом соотношении.

В реальных условиях максимальное давление взрыва не достигается, так как имеются существенные отклонения. При расчете это необходимо учитывать, поэтому формулы для расчета ΔP индивидуальных веществ и смесей имеют более сложный вид.

Расчет избыточного давления взрыва для индивидуальных веществ производится согласно **ГОСТ Р 12.3.047 – 98 и НПБ 105-03**.

Избыточное давление взрыва ΔP для индивидуальных горючих веществ (газов и паров ЛВЖ и ГЖ), состоящих из атомов С, Н, О, N, Cl, Br, I, F, определяется по формуле

$$\Delta P = (P_{\text{макс}} - P_0) \cdot \frac{V_{\text{св}} \cdot \rho_{\text{г(п)}}}{m \cdot Z} \cdot \frac{100}{1} \text{ кПа}$$

$V_{\text{св}} \cdot \rho_{\text{г(п)}} \text{ г(п)} \text{ С стех } K_H$

где $P_{\text{макс}}$ - максимальное давление взрыва стехиометрической газовой и паровой смеси в замкнутом объеме. Определяется экспериментально или по справочным данным. При отсутствии данных допускается принимать $P_{\text{макс}} = 900 \text{ кПа}$;

P_0 – начальное давление, кПа. Допускается принимать равным 101 кПа;

m – масса горючего газа или паров ЛВЖ и ГЖ, вышедших в результате аварии в помещение;

Z – коэффициент участия горючего во взрыве. Допускается принимать значение Z по таблице

Таблица 15

Значение коэффициента Z для различных видов горючего

Вид горючего	Значение
Водород	1,0
Горючие газы (кроме водорода), пыли	0,5
Легковоспламеняющиеся и горючие жидкости, нагретые до температуры вспышки и выше	0,3
Легковоспламеняющиеся и горючие жидкости, нагретые ниже температуры вспышки, при наличии возможности образования аэрозоля	0,3
Легковоспламеняющиеся и горючие жидкости, нагретые ниже температуры вспышки, при отсутствии возможности образования аэрозоля	0

Если принять, что давление в помещении равно нормальному атмосферному давлению (101,3 кПа), то плотность газа или пара можно рассчитать по следующей формуле:

$$\rho_{\text{г(п)}} = \frac{M}{V_0 \cdot (1 + 0,0037 \cdot t_{\text{расч}})} \text{ кг/м}^3$$

где M – молярная масса газа или пара, кг/кмоль;

V_0 – молярный объем при нормальных условиях, равный 22,4 м³/кмоль;

$t_{\text{расч}}$ – расчетная температура, °С.

$S_{\text{стех}}$ – стехиометрическая концентрация горючих газов или паров ЛВЖ и ГЖ, % (объемных). Стехиометрическая концентрация вычисляется по формуле

$$S_{\text{стех}} = \frac{100}{1 + 4,76 \cdot \beta} \%$$

где β – стехиометрический коэффициент кислорода в уравнении реакции горения. Коэффициент также может быть рассчитан по следующей формуле:

$$\beta = n_{\text{C}} + \frac{n_{\text{H}} - n_{\text{X}}}{4} - \frac{n_{\text{O}}}{2}$$

где n_{C} , n_{H} , n_{X} , n_{O} – число атомов С, Н, О, галогенов в молекуле горючего вещества.

K_H – коэффициент, учитывающий негерметичность помещения и неадиабатичность процесса горения. Допускается принимать $K_H = 3$.

Пример. Вычислить избыточное давление взрыва в помещении, где обращается толуол. Данные для расчета.

1. Характеристика горючего вещества:

толуол $C_6H_5CH_3$ – метилбензол; температура вспышки $t_{всп} = -5\text{ }^{\circ}C$; нижний концентрационный предел распространения пламени НКПР = 1,21 %; константы

уравнения Антуана: $A = 6,0507$; $B = 1328,17$; $C = 217,713$; плотность жидкости $\rho_{ж} = 867$ кг/м³; максимальное давление взрыва паров толуола $P_{мак} = 634$ кПа.

2. Характеристика помещения:

длина $l = 18$ м;

ширина $b = 12$ м;

высота $h = 6$ м;

температура воздуха в помещении 25 °С;

скорость воздушного потока в помещении $0,1$ м/с.

3. Характеристика оборудования и параметры технологического процесса: объем аппарата $V_{ап} = 0,05$ м³;
степень заполнения аппарата жидкостью $\epsilon = 0,85$;
температура жидкости в аппарате 40 °С.

В результате аварийной ситуации аппарат полностью разрушен, вся жидкость поступила в помещение. Испарение жидкости проходило в течение 1 часа.

Решение.

1. Определяем массу жидкости, которая поступит в помещение $m_{АП}$.

$$m_{АП} = 867 \cdot 0,05 \cdot 0,85 = 37 \text{ кг.}$$

2. Определяем площадь испарения жидкости

$$S_{ИСПАР} = 37 \text{ м}^2.$$

3. Определяем интенсивность испарения $W_{ИСП}$. Для этого находим неизвестные величины.

При 25 °С и $\omega_{ВОЗД} = 0,1$ м/с коэффициент $\eta = 2,1$, молярная масса толуола ($C_6H_5CH_3$) $M = 92$ кг/кмоль.

Давление насыщенного пара толуола определяем по уравнению Антуана. В качестве температуры жидкости $t_{ж}$ принимаем среднюю температуру между температурой воздуха в помещении и температурой жидкости в аппарате

$$t_{жс} = (25 + 40) / 2 = 32,5 \text{ °С.}$$

$$P_s = \frac{(6,0507 - \frac{1328,17}{217,713 + 32,5})}{10} = 5,53 \text{ кПа.}$$

Тогда интенсивность испарения будет равна

$$W_{ИСП} = 10^{-6} \cdot 2,1 \cdot \sqrt{92 \cdot 5,53} = 111,4 \cdot 10^{-6} \text{ кг/м}^2 \cdot \text{с}$$

4. Определяем массу жидкости, испарившейся с поверхности разлива $m_{ИСП}$ жидк.

Расчетное время испарения принимаем

$$t_{расч} = 3600 \text{ с.}$$

$$\text{Тогда } m_{ИСП \text{ жидк.}} = 111,4 \cdot 10^{-6} \cdot 3600 \cdot 37 = 14, \text{ кг.}$$

5. Определяем избыточное давление при взрыве паров толуола

Для расчета нам известны следующие величины:

$$P_{МАХ} = 634 \text{ кПа;}$$

$$P_0 = 101 \text{ кПа;}$$

$$m = 14,8 \text{ кг;}$$

$Z = 0,3$ (по таблице 2 приложения; по условию нашей задачи толуол – ЛВЖ, нагретая выше температуры вспышки); $K_H = 3$.

Остальные величины $V_{св}$, ρ_g , $C_{СТЕХ}$ необходимо рассчитать.

6. Определим свободный объем помещения $V_{CB}=18 \cdot 12 \cdot 6 \cdot 0,8=1036,8 \text{ м}^3$
 7. Определим плотность паров толуола в помещении $\rho_{г}$.
- Температура воздуха в помещении $t_{РАСЧ} = 25 \text{ }^{\circ}\text{C}$.

Поскольку атмосферное давление в помещении принимаем равным нормальному атмосферному давлению P_0 , плотность паров можно рассчитать по формуле

$$\rho_{\Gamma} = \frac{22,4 \cdot (1 + 0,00367 \cdot 25)}{3,76} = 3,76 \text{ кг/м}^3$$

8. Определим стехиометрическую концентрацию паров толуола $C_{СТЕХ}$

$$C_{СТЕХ} = \frac{100}{1 + 4,76 \cdot \beta} \%$$

Уравнение реакции горения толуола



Коэффициент β можно рассчитать и по формуле

$$\beta = 7 + 8 / 4 = 9.$$

Тогда $C_{СТЕХ} = 100 / (1 + 4,76 \cdot 9) = 1,86 \%$.

9. Определяем избыточное давление взрыва паров толуола, используя величины, полученные в п.п. 6 – 8:

$$\Delta P = (634 - 101) \cdot \frac{14,8 \cdot 0,3}{1036,8 \cdot 3,76} \cdot \frac{100}{1,86} \cdot \frac{1}{3} = 10,9 \text{ кПа}$$

Задание для самостоятельной работы.

Задача 14. Вычислить избыточное давление взрыва в помещении, где обращается заданное вещество.

Данные для расчета

1. Характеристика горючего вещества: температура вспышки $t_{всп}$, °С; нижний концентрационный предел распространения пламени НКПР; константы уравнения Антуана; плотность жидкости $\rho_{ж}$; максимальное давление взрыва паров вещества $P_{мах}$.

2. Характеристика помещения: длина l , ширина b , высота h ; температура воздуха в помещении $T_{в}$, °С, скорость воздушного потока в помещении U , м/с.

3. Характеристика оборудования и параметры технологического процесса: объем аппарата $V_{ап}$, м³; степень заполнения аппарата жидкостью ε , температура жидкости в аппарате $T_{ж}$, °С.

В результате аварийной ситуации аппарат полностью разрушен, вся жидкость поступила в помещение. Испарение жидкости проходило в течение τ , ч.

Задание к задаче № 14.

Таблица 16 (Приложение № 5).

Практическое занятие № 15.

Тема: «Расчет тротилового эквивалента взрыва».

Цель: научиться рассчитывать тротильный эквивалент взрыва.

Теоретическая часть:

Для сравнительной оценки уровня воздействия взрыва газо- паровоздушной смеси используется тротильный эквивалент взрыва.

Тротильным эквивалентом взрыва называется условная масса тринитротолуола (тротила), взрыв которой адекватен по степени разрушения взрыву парогазовой среды с учетом реальной доли участия во взрыве горючего вещества.

Тротильный эквивалент взрыва определяется по формуле

$$W_T = 0,4 \cdot \frac{Q_H}{0,9} \cdot \frac{z}{Q_T} \cdot m \quad \text{кг},$$

где 0,4 - доля энергии взрыва парогазовой смеси, затрачиваемой непосредственно на формирование ударной волны;

0,9 - доля энергии взрыва тринитротолуола, затрачиваемой непосредственно на формирование ударной волны;

Q_H – удельная (низшая) теплота сгорания парогазовой среды, кДж/кг;

Q_T – удельная теплота взрыва ТНТ ($q_T = 4240$ кДж/кг);

z – доля приведенной массы паров, участвующей во взрыве.

В общем случае для неорганизованных парогазовых облаков в незамкнутом пространстве с большой массой горючих веществ доля участия во взрыве может приниматься 0,1. В отдельных обоснованных случаях доля участия веществ во взрыве может быть снижена, но не менее чем до 0,02.

Для производственных помещений (зданий) и других замкнутых объемов значения z могут приниматься в соответствии с табл. 15.

Пример. В производственном помещении находится аппарат с бензолом C_6H_6 . Масса жидкости в аппарате 20 кг. В результате аварии аппарат разрушен, жидкость поступила в помещение и полностью испарилась. Вычислить тротильный эквивалент взрыва паровоздушной смеси. Теплота сгорания бензола составляет 3169,4 кДж/моль.

Решение.

$$1. \quad \text{Определим низшую теплоту сгорания бензола } M(C_6H_6) = 78 \text{ кг/кмоль.}$$

$$Q_H = \frac{3169,4 \cdot 1000}{78} = 40633 \text{ кДж/кг.}$$

2. Для легковоспламеняющейся жидкости бензола в замкнутом помещении $z = 0,3$.

$$3. \quad \text{Рассчитаем тротильный эквивалент взрыва}$$

$$W_T = \frac{0,4 \cdot 40633}{0,9 \cdot 4240} \cdot 0,3 \cdot 20 = 25,6 \text{ кг.}$$

Задание для самостоятельной работы.

Задача 15. В производственном помещении находится аппарат с горючей жидкостью. Масса жидкости в аппарате m , кг. В результате аварии аппарат разрушен, жидкость поступила в помещение и полностью испарилась. Вычислить тротильный эквивалент взрыва паровоздушной смеси. Теплота сгорания вещества составляет Q_H , кДж/моль. Исходные данные по вариантам приведены в таблице 17.

Задание к задаче № 15.

Таблица 17.

№ вар.	Вещество	Масса, кг	Теплота сгорания, кДж/моль
1	Амилацетат $C_7H_{14}O_2$	10	3889,9
2	Амиловый спирт $C_5H_{12}O$	11	3383,6
3	Ацетальдегид C_2H_4O	12	1192,48
4	Ацетон C_3H_6O	13	1821,38
5	Бутилацетат $C_6H_{12}O_2$	14	3285
6	Бутиловый спирт $C_4H_{10}O$	15	2728
7	Гексан C_4H_{14}	16	3887
8	Гексиловый спирт $C_6H_{14}O$	17	4044,6
9	Гептан C_7H_{16}	18	4501
10	Декан $C_{10}H_{22}$	19	6346
11	Диэтиламин $C_4H_{11}N$	20	2550,8
12	Изопентан C_5H_{12}	21	3264
13	Метилпропилкетон C_4H_8O	22	2918
14	Нонан C_9H_{20}	23	5731
15	Октан C_8H_{18}	24	5116
16	Пентан C_5H_{12}	25	3272
17	Пиридин C_5H_5N	26	2822

18	Стирол C_8H_8	27	4438,8
19	Толуол C_7H_8	28	3771,88
20	Этилацетат $C_4H_8O_2$	29	2078

Практическое занятие № 16.

Тема: «Расчет радиуса зон разрушения».

Цель: научиться рассчитывать радиус зон разрушения.

Теоретическая часть:

Значения избыточного давления взрыва и тротилового эквивалента взрыва используются для расчета радиуса зон разрушений.

Зоной разрушения считается площадь с границами, определяемыми радиусами R , центром которой является рассматриваемый технологический блок или наиболее вероятное место разгерметизации технологической системы. Границы каждой зоны характеризуются значениями избыточных давлений по фронту ударной волны ΔP и соответственно безразмерным коэффициентом K . Классификация зон разрушения приводится в табл. 18.

Таблица 18.

Классификация зон разрушения.

Класс зоны разрушения	K	ΔP , кПа
1	3,8	≥ 100
2	5,6	70
3	9,6	28
4	28,0	14
5	56,0	$\leq 2,0$

Радиус зоны разрушения (м) в общем виде определяется выражением

$$R = K \cdot \left(\frac{\sqrt[3]{W_T}}{3180} \right)^{1/6} \cdot \left(1 + \left(\frac{W_T}{W_T} \right)^2 \right)^{1/6}$$

где K - безразмерный коэффициент, характеризующий воздействие взрыва на объект.

При массе паров t более 5000 кг радиус зоны разрушения может определяться выражением

$$R = K \cdot \sqrt[3]{W_k}$$

Пример. Определить радиус зон разрушений в помещении, где произошло разрушение аппарата с толуолом. Условие из практического занятия № 14.

Решение.

1. Определим низшую теплоту сгорания толуола $M(C_6H_5CH_3) = 92$ кг/кмоль,

$\Delta H_{гор} = -3771,9$ кДж/моль,

$Q_H = \frac{3771,9 \cdot 1000}{92} = 40999$ кДж/кг.

2. Для легковоспламеняющейся жидкости бензола в замкнутом помещении $z = 0,3$.

3. Рассчитаем тротиловый эквивалент взрыва

$W_T = \frac{0,4}{0,9} \cdot \frac{40999}{4240} \cdot 0,3 \cdot 37 = 47,7$ кг.

4. В соответствии с расчетом в примере $\Delta P = 10,9$ кПа.

Тогда по таблице 6.2 класс зоны разрушений 4 и коэффициент $K = 28$.

5. Радиус зоны разрушений составит

$$R = 28 \cdot \frac{3 \cdot \sqrt[3]{47,7}}{(1 + (\frac{3180}{47,7})^2)^{1/6}} = 24,9 \text{ м}$$

Задание для самостоятельной работы.

Задача 16. Определить радиус зон разрушений в помещении, где произошло разрушение аппарата с заданным веществом (см. условие из задачи практического занятия № 14. Исходные данные по вариантам приведены в таблице 19.

Задание к задаче № 16.

Таблице 19

№ вар	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
$\Delta H_{гор}$, кДж/моль	-3889,9	-3823	-3383,6	-1192,48	-1821,38	-3169,4	-3285	-2728	-3887	-4501

№ вар	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
$\Delta H_{гор}$, кДж/моль	1284	2323	1076	2531	2723,4	2051,4	736,8	3272	2822	4438,8

Практическое занятие № 17.

Тема: «Определение взрывоопасности смеси горючих газов».

Цель: научиться определять взрывоопасность смеси газов.

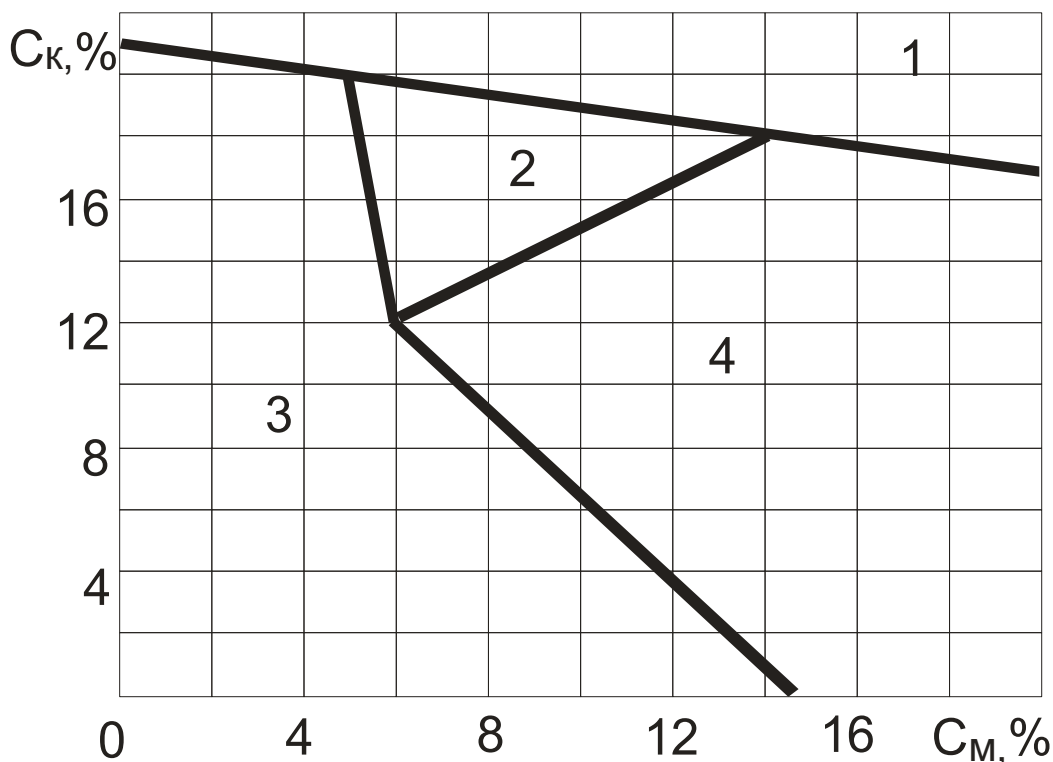
Теоретическая часть:

Взрывы горючих газов на предприятиях относятся к наиболее опасным авариям и приводят, как правило, к групповому травматизму с тяжелыми последствиями. Наиболее распространенными горючими газами, которые могут выделяться на предприятиях в аварийных ситуациях и образовывать с воздухом взрывоопасные смеси, являются метан, оксид углерода, водород, этан, ацетилен. Пределы взрываемости в воздухе находятся: оксида углерода от 12,5 % до 75 %; водорода от 4,1 % до 74 %; этана от 3,2% до 12,5 %; ацетилена от 3,0 % до 65 %. По мере снижения концентрации кислорода в газовой смеси (например, за счет добавки инертных газов) пределы взрываемости этих горючих газов уменьшаются.

Наиболее часто встречающаяся в шахтах метано-воздушная смесь взрывается при концентрации метана от 5 до 15 %. Смесь, содержащая до 5 % метана, не взрывчата, но может гореть при наличии источника высокой температуры. При концентрации метана более 15 % смесь не взрывчата и не поддерживает горения, а с притоком кислорода извне горит спокойным пламенем в зоне перемешивания этих газов. Наибольшей силы взрыв достигает при концентрации метана 9,5 %, так как в этом случае на его сжигание используется весь кислород воздуха. Температура взрыва метано-воздушной смеси может

достигать 2650°C, если взрыв произошел в замкнутом пространстве, и 1850°C, если продукты взрыва могут свободно распространяться.

При перемешивании метана с воздухом концентрация кислорода в смеси снижается по линейной зависимости от 21 % (содержание кислорода в атмосферном воздухе) до 0 при 100 % содержании метана (рис. 7.1).



При концентрации метана от 5 % до 15 %, что соответствует содержанию кислорода в смеси от 18 % до 20 %, смесь горит и взрывается. Однако в реальных условиях шахты концентрация кислорода может быть существенно меньше обозначенных пределов из-за сорбции кислорода углем, поглощения при горении, а также образования и выделения инертных газов. Поэтому пределы взрываемости смесей метана с воздухом при различных концентрациях кислорода (C_k) можно определить по треугольнику взрываемости (рис. 7.1).

Треугольники взрываемости горючих газов строят по экспериментальным данным, полученным на лабораторной установке. Эксперименты, проведенные со смесями газов, показали, что взрывоопасные концентрации расположены в области, имеющей форму треугольника (область 2).

Из рис. 7.1 видно, что наблюдается постепенное сужение нижнего и верхнего концентрационного предела взрываемости смеси метана с воздухом вплоть до выхода в точку при объемной доле кислорода, равной 12,2 %. Это связано в цепным механизмом передачи теплового импульса зажигания. В области 3 для осуществления цепной реакции окисления недостаточно молекул метана, в области 4 – молекул кислорода.

«Треугольник взрываемости» для других горючих газов имеет тот же вид, что и для метана, но различные размеры. Взрываемость смеси горючих газов при подземных пожарах также определяется с помощью «треугольника взрываемости». Нижний концентрационный предел взрываемости смеси горючих газов (в об. %) определяется по формуле, предложенной Ле Шателье:

$$\tilde{O} = 100 \frac{n_1}{N_1} + \frac{n_2}{N_2} + \dots \quad (7.1)$$

где n_1, n_2, \dots, n_i – объемное содержание каждого горючего компонента в смеси горючих

газов, %;

N_1, N_2, \dots, N_i – нижние концентрационные пределы взрываемости каждого из этих компонентов, %.

Объемное содержание каждого горючего компонента в смеси горючих газов определяют по формуле

$$C_i = \frac{V_i}{\sum_{i=1}^n V_i} \quad (7.2)$$

где C_i – концентрация соответствующего горючего газа в смеси с воздухом, %.

Формула Ле - Шателье верна для большинства углеводородов. Однако для смесей, состоящих из сильно различающихся по структуре органических компонентов, применимость этой формулы ухудшается.

Для оценки взрываемости смеси горючих газов вначале определяется общее суммарное содержание горючих газов (%). Для наиболее распространенных в угольных шахтах горючих газов используется формула

$$C_g = C_m + C_o + C_v, \quad (7.3.)$$

где C_m, C_o, C_v – концентрация соответственно метана, оксида углерода и водорода, %.

Затем рассчитывают долю каждого горючего газа в смеси по выражениям: $P_m = C_m / C_g$; $P_o = C_o / C_g$; $P_v = C_v / C_g$. (7.4)

Правильность расчета проверяется по соотношению $P_m + P_o + P_v = 1$. (7.5)

По полученным данным выбирают соответствующий треугольник взрываемости. Затем концентрацию кислорода в смеси наносят на ось ординат, а сумму концентраций горючих газов на ось абсцисс на соответствующем графике (рис. 7.2.–7.7.) и в точке их пересечения определяют местонахождение данной смеси. В случае, если найденная точка находится внутри «треугольника взрываемости», то газовая смесь может взорваться при появлении источника огня или повышении температуры газа.

Так, произведенный отбор проб газа из атмосферы пожарного участка показал, что газовая смесь содержит кислорода (C_k) 15 %, оксида углерода (C_o) 0 %, метана (C_m) 2,1 % и водорода (C_v) 1,4 %.

Затем по формуле (7.3) подсчитываем, что концентрация суммы горючих газов (C_g) равна 3,5 %. Доля оксида углерода в смеси горючих газов (P_o) равна 0, а доля метана (P_m) составляет 0,6.

Исходя из расчетных данных, выбираем соответствующий треугольник взрываемости (рис. 7.2.). Затем на оси графика рис. 7.2 наносим значения концентраций кислорода и суммы горючих газов и находим точку **X**, соответствующую состоянию атмосферы пожарного участка.

Из графика видно, что точка **X** расположена вне «треугольника взрываемости», поэтому на данный момент смесь горючих газов не может взорваться. Однако найденная точка находится вблизи нижнего концентрационного предела взрываемости смеси и незначительное изменение, способствующее увеличению концентрации горючих компонентов в рудничной атмосфере, может переместить точку **X** в зону взрываемости.

По графику расположения зоны взрываемости горючих газов можно определить, куда будет смещаться точка, отображающая соответствующую газовую смесь, в случае изменения концентрации составляющих ее компонентов (кислорода, горючих газов и инертных газов). Так, линия, соединяющая полученную точку **X** с точкой **A**, покажет, куда будет смещаться смесь в случае увеличения подачи свежего воздуха и, соответственно, роста в ней концентрации кислорода. Из рис. 7.2 видно, что добавление свежего воздуха приведет к снижению концентрации горючих газов и удалению смеси от треугольника взрываемости.

Перемещение точки **X** по линии, соединяющей ее с точкой **B**, происходит в случае, если в смесь газов будут добавляться инертные газы. С этой целью в опасную зону могут нагнетать азот, углекислый газ, аргон и другие газы, не поддерживающие горения и

снижающие концентрации в смеси кислорода и горючих газов. Согласно рис. 7.2 такое воздействие также удаляет смесь от треугольника взрываемости, что уменьшает опасность взрыва смеси.

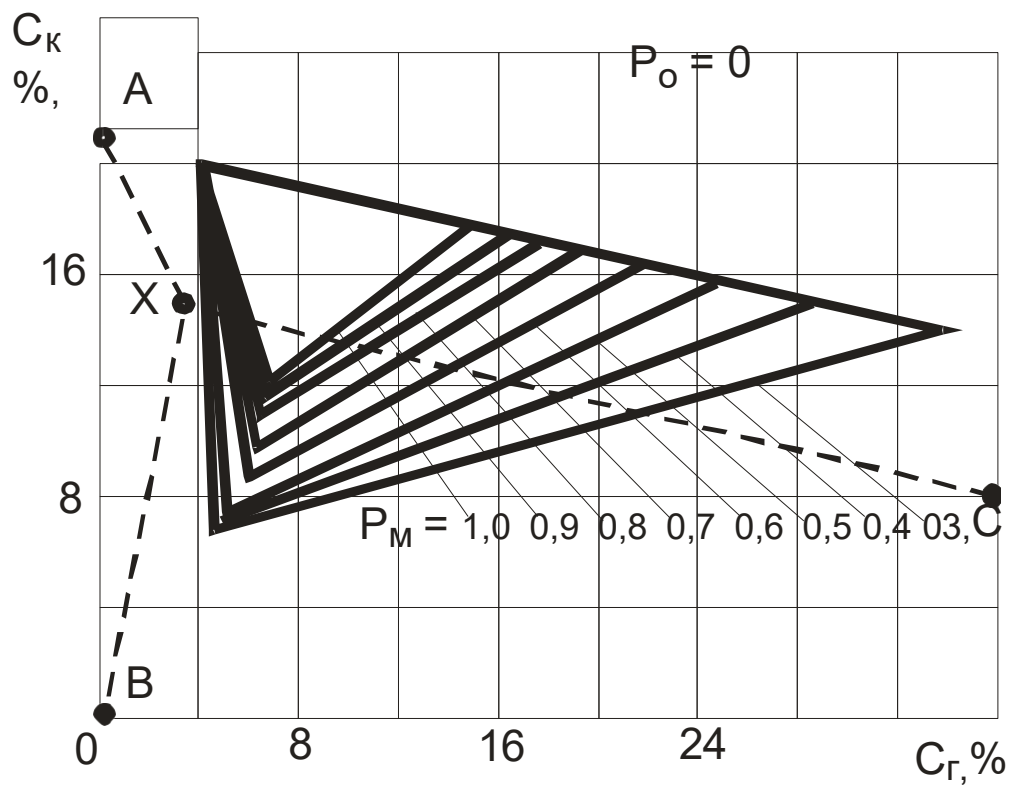
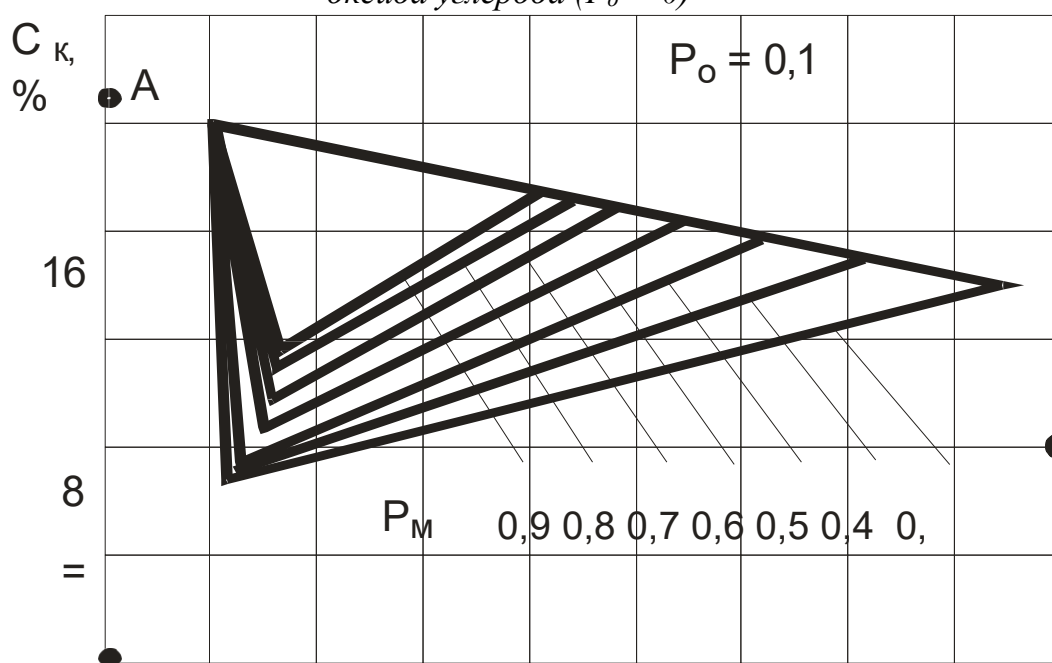


Рис. 7.2. Треугольники взрываемости смеси горючих газов при отсутствии оксида углерода ($P_o = 0$)



3 C

B
0 8 16 24 C_r, %

Рис. 7.3. Треугольники взрываемости смеси горючих газов при доле оксида углерода 0,1

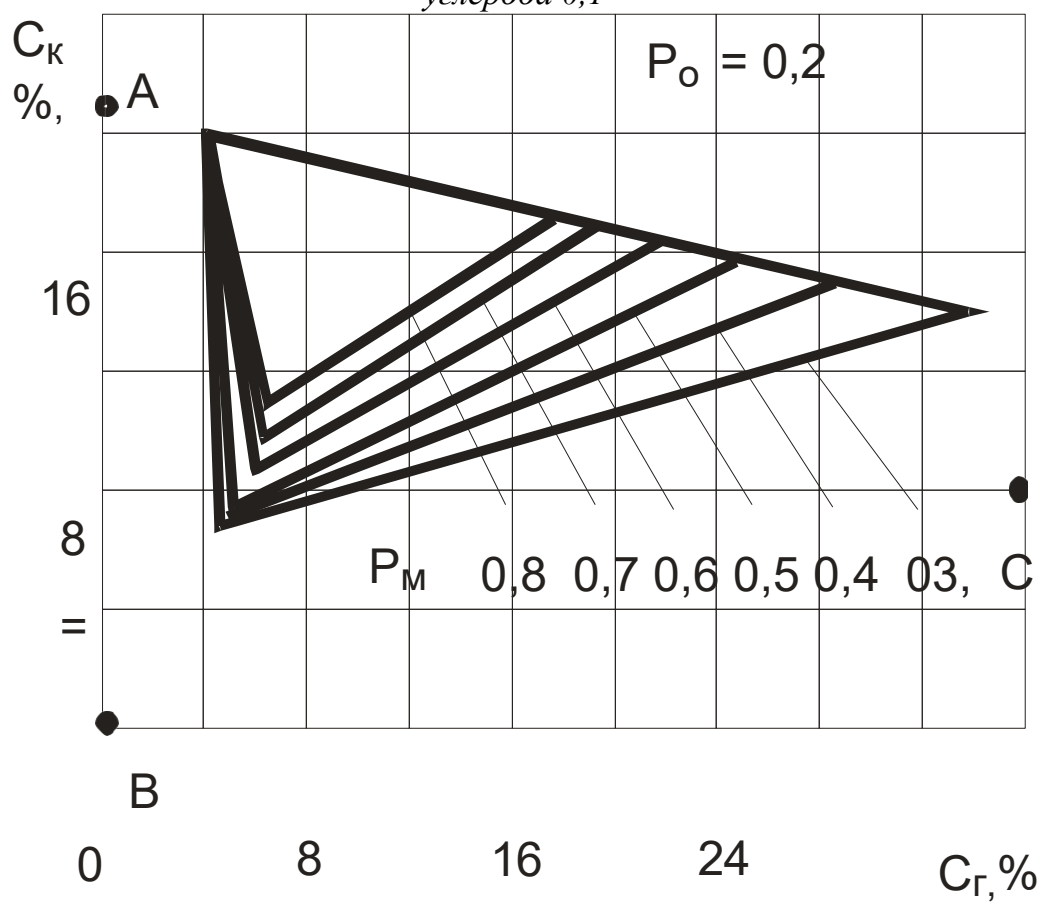
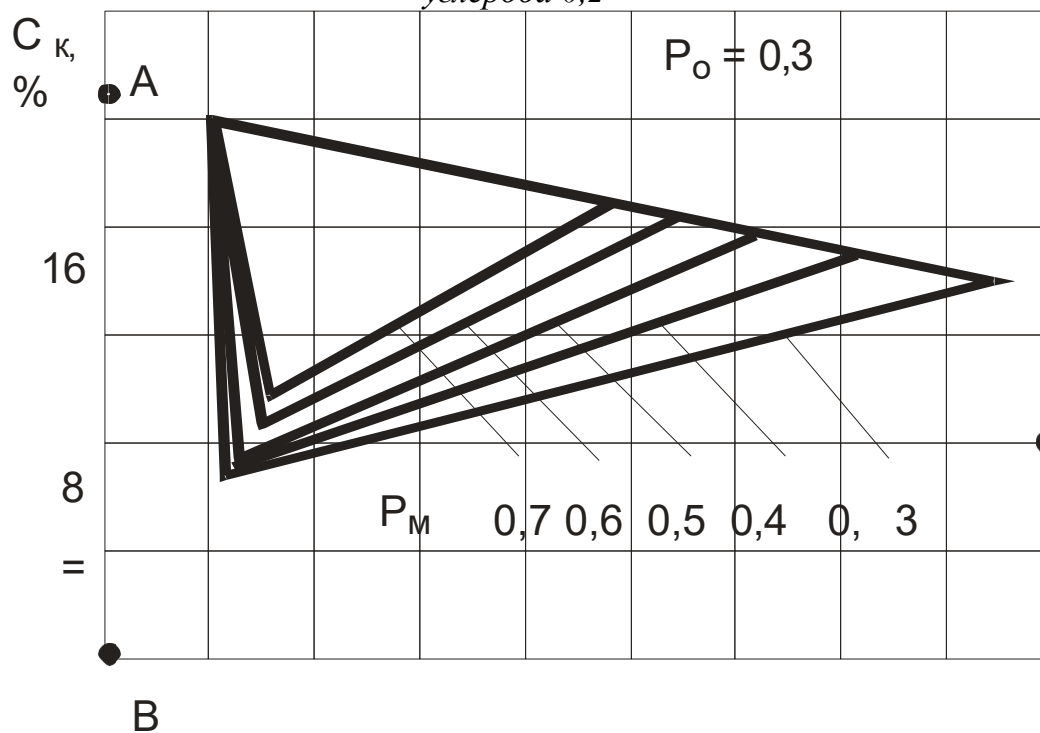


Рис. 7.4. Треугольники взрываемости смеси горючих газов при доле оксида углерода 0,2



0 8 16 24 $C_{\Gamma}, \%$

Рис. 7.5. Треугольники взрываемости смеси горючих газов при доле оксида углерода 0,3

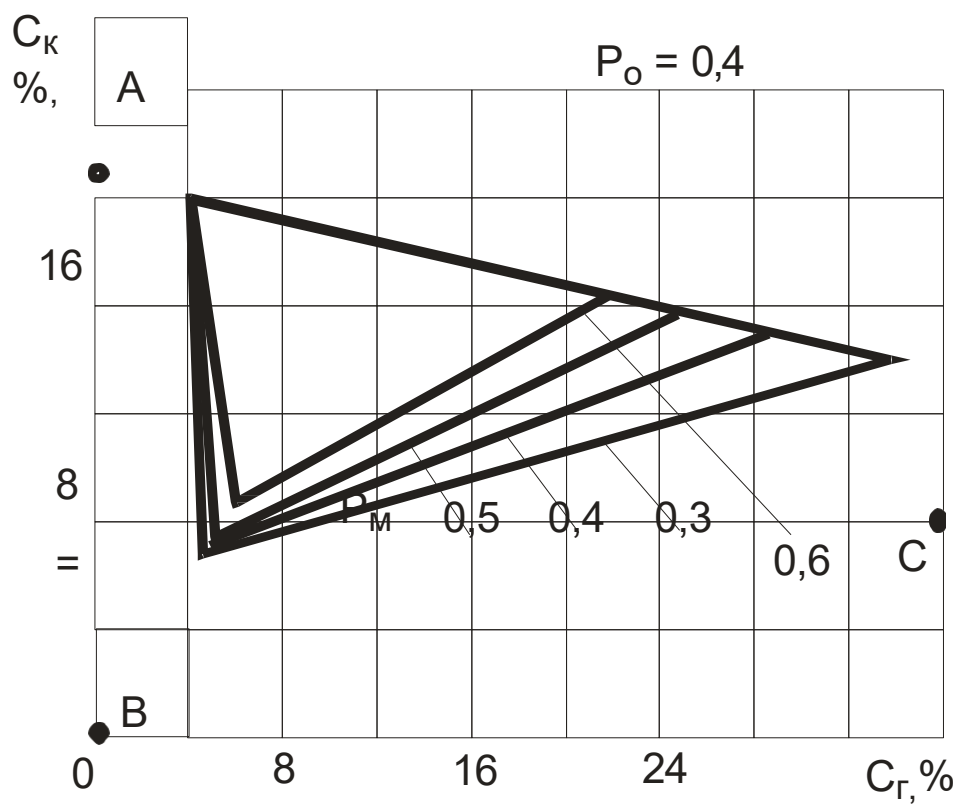


Рис. 7.6. Треугольники взрываемости смеси горючих газов при доле оксида углерода 0,4

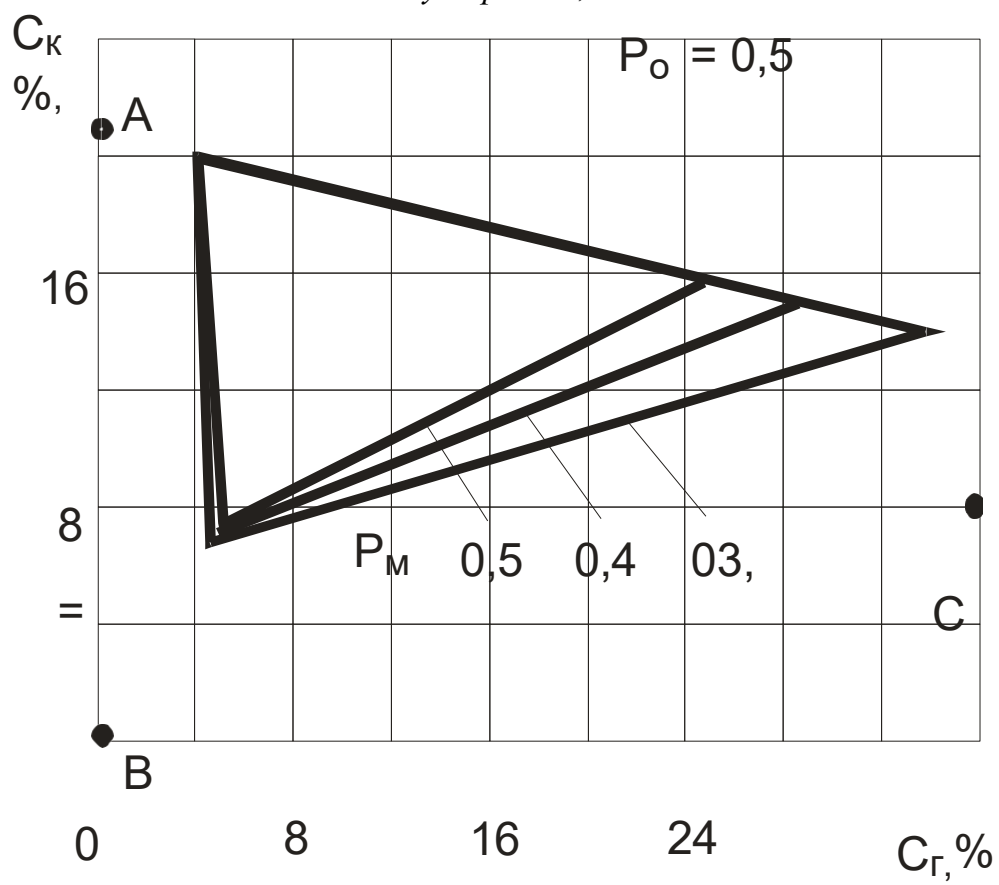


Рис. 7.7. Треугольники взрываемости смеси горючих газов при доле оксида углерода 0,5

В случае дополнительного выделения горючих газов, приводящего к увеличению их концентрации в смеси, точка **X**, отображающая состояние смеси газов, начнет перемещаться к точке **C**. Для приведенного на рис. 4.2 примера это означает вхождение в треугольник взрываемости и образование взрывчатой смеси. Увеличение концентрации

горючих газов в рудничной атмосфере может происходить при изоляционных работах, снижении притока свежего воздуха при сохраняющейся интенсивности выделения горючих газов. Таким образом, использование «треугольников взрываемости» в шахтах при тушении пожаров позволяет не только оценить возможность взрыва образующейся смеси газов, но и проанализировать, как будет изменяться ситуация в пожарном участке в случае увеличения выделения горючих газов, повышения или снижения количества подаваемого свежего воздуха или при подаче инертных газов. Соответственно появляется возможность выбора наиболее эффективного способа предотвращения взрыва горючих газов.

Задание для самостоятельной работы.

Задача 17.

1. Из предложенных в таблице 20 вариантов выбирают заданный состав смеси газов, возникший в атмосфере пожарного участка.

По формулам (7.1) и (7.2) определяют нижний концентрационный предел взрываемости смеси этих горючих газов.

Затем по формуле (7.3) рассчитывают общее содержание горючих газов, а по формуле (7.4) долю каждого горючего газа в смеси. По формуле (7.5) проверяют правильность расчета.

2. По рассчитанным данным на рисунках 7.2–7.7 выбирают соответствующий доли оксида углерода треугольник взрываемости горючих газов и перечерчивают его в тетрадь.

3. Наносят на выбранный график заданную точку и определяют возможность взрыва смеси горючих газов.

4. Анализируют опасность взрыва в случае увеличения интенсивности выделения горючих газов, усиления проветривания свежим воздухом и при подаче инертных газов.

5. Выбирают оптимальный путь предотвращения взрыва смеси горючих газов.

Задание к задаче № 17.

Таблице 20

Вариант	Состав атмосферы пожарного участка, %			
	Кислород	Метан	Оксид углерода	Водород
1	17	4	0	0
2	8	6	2	12
3	10	7,2	1,8	9
4	16	1,9	0	1,9
5	12	8	1,6	6,4
6	14	7	1	2
7	18	3,2	0	4,8
8	16	6,4	0,8	0,8
9	15	3	2	5
10	16	12	0	0
11	13	3,6	1,8	4,6
12	12	4	1,6	2,4
13	14	8	0	2
14	11	4,2	1,4	1,4
15	16	4,8	1,2	0
16	17	1,5	1,5	2
17	18	1,6	1,2	1,2

18	16	4	2,4	1,6
19	15	7,2	3,6	1,2
20	14	10,5	4,5	0
21	14	4,8	6,4	4,8
22	13	7,2	7,2	3,6
23	12	10	8	2
24	10	14,4	9,6	0
25	13	7,2	12	4,8

Стандартные энтальпии образования и энтропии некоторых веществ при 298 К

№ п/п	Вещество	ΔH^0 обр., кДж/моль	S^0 , Дж/моль·К
1	Углекислый газ CO ₂ (г)	- 393,5	213,7
2	Вода H ₂ O (г)	- 241,8	188,7
3	Азот N ₂ (г)	0	191,5
4	O ₂ (г)	0	205,0
5	Бутан C ₄ H ₁₀ (г)	- 126,2	310,1
6	Пентан C ₅ H ₁₂ (г)	- 146,4	348,9
7	Гексан C ₆ H ₁₄ (ж)	- 198,8	295,9
8	Гептан C ₇ H ₁₆ (ж)	- 224,4	328,5
9	Октан C ₈ H ₁₈ (ж)	- 208,5	466,7
10	Циклопентан C ₅ H ₁₀ (г)	- 77,2	292,9
11	Циклогексан C ₆ H ₁₂ (г)	- 123,1	298,2
12	Ацетилен C ₂ H ₂ (г)	226,8	200,8
13	Этилен C ₂ H ₄ (г)	52,3	219,4
14	Пропен C ₃ H ₆ (г)	20,4	266,9
15	Бутен-1 C ₄ H ₈ (г)	- 0,13	305,6
16	Бутадиен-1,3 C ₄ H ₆ (г)	110,2	278,7
17	Бензол C ₆ H ₆ (ж)	49,1	173,2
18	Толуол C ₇ H ₈ (ж)	12,0	219,6
19	о- Ксилол C ₈ H ₁₀ (ж)	19,0	352,8
20	м-Ксилол C ₈ H ₁₀ (ж)	17,2	357,7
21	Метилловый спирт CH ₃ OH (ж)	- 238,7	126,7
22	Этиловый спирт C ₂ H ₅ OH (ж)	- 277,6	160,7
23	Пропиловый спирт C ₃ H ₇ OH (ж)	- 306,9	192,9
24	Изопропиловый спирт C ₃ H ₈ O(ж)	- 320,3	179,9
25	Метаналь HCON (г)	- 115,9	220,1
26	Этаналь CH ₃ CON (г)	- 166,4	265,7
27	Муравьиная кислота HCOOH (ж)	- 409,2	128,9
28	Уксусная кислота CH ₃ COOH (ж)	- 487,0	159,8
29	Ацетон CH ₃ COCH ₃ (ж)	- 248,3	155,4
30	Этилацетат CH ₃ COOC ₂ H ₅ (ж)	- 463,2	259,0
31	Глицерин C ₃ H ₈ O ₃ (ж)	- 659,4	207,9
32	Диметиламин (CH ₃) ₂ NH	- 27,6	273,2
33	Анилин C ₆ H ₅ NH ₂	35,3	191,6
34	Нитробензол C ₆ H ₅ NO ₂	15,9	244,3

Низшая теплота сгорания некоторых сложных веществ

Вещество	Q _н , кДж/кг	Вещество	Q _н , кДж/кг
Антрацит	31425	Киноплёнка	
Бензин	46928	триацетатная	18779
Бумага	13408	целлулоидная	16760
Бурый уголь	8380 – 25140	Кокс	29330 – 33520
Винипласт	18105	Крахмал	17510
Волокно		Мазут	38129 – 41900
вискозное	15512	Масло	
капроновое	31132	соляровое	43069
лавсан	22584	Нефть сырая	43576 – 46090
нитрон	30755	Пенополиуретан	24320
Древесина		Полипропилен	45671
свежая W= 50 %	7150	Полистирол	38967
воздушносухая	14665	Полиэтилен	47138
Ископаемый		Резина	33520
Уголь	25140 – 35615	Сланцы	5782 – 11564
Карболит	25978	Оргстекло	27737
Каучук		Топливо Т-1	42948
натуральный	42319	Топливо Т-2	43157
синтетический	37710	Торф сухой	27654
Капролактам	29749	Торф W = 10 %	16613
Керосин	41481 – 46090	Целлюлоза	17300

Энтальпия (теплосодержание) газов при постоянном давлении

Температура, t ⁰ C	Теплосодержание, кДж/кмоль					
	O ₂	N ₂	Воздух	CO ₂	H ₂ O	SO ₂
100	2956,0	2917,0	2917,5	3814,1	1281,7	4081,1
200	5991,7	5849,3	5866,0	8019,6	6829,7	8505,7
300	9125,8	8819,9	8861,8	12536,5	10378,6	13223,6
400	12360,5	11849,3	11924,7	17313,1	14044,9	18167,8
500	15678,9	14945,7	15058,8	22303,4	17828,4	23275,4
600	19072,9	18104,9	18255,8	27473,8	21733,5	28533,9
700	22521,2	21331,3	21524,0	32795,1	25772,7	33876,1
800	26019,9	24616,2	24842,5	38237,9	29937,5	39285,5
900	29564,6	27955,7	28211,3	43785,5	34232,3	44799,5
1000	33142,9	31337,0	31621,9	49442,0	38648,5	50321,9
1100	36750,5	34760,2	35074,5	55140,4	43198,9	55907,2
1200	40391,6	38221,2	38560,6	60922,6	47807,9	61492,4
1300	44036,9	41719,8	42067,6	66788,6	52584,5	67161,5
1400	47724,1	45252,0	45629,1	72654,6	57403,0	72797,1
1500	51453,2	48771,6	49190,6	78562,5	62347,2	78436,8
1600	55182,3	52375,0	52794,0	84554,2	67333,3	84135,2
1700	58953,3	55936,5	56397,4	90545,9	72445,1	89821,0
1800	62766,2	59539,9	60000,8	96579,5	77598,8	95557,1
1900	66579,1	63143,3	63646,1	102613,1	82794,4	101184,3
2000	70392,0	66788,6	67333,3	108646,7	88073,8	107012,6
2100	74246,8	70433,9	71020,5	114722,2	93395,1	112715,2
2200	78101,6	74121,1	74707,7	120839,6	98758,3	118451,3
2300	81998,3	77766,4	78394,9	126915,1	104163,4	124220,9
2400	85936,9	81453,6	82124,0	133032,5	109631,3	130024,1
2500	89875,5	85140,8	85853,1	139149,9	115141,1	135756,0
2600	94015,2	89003,9	89330,8	145325,9	119398,2	141513,0
2700	97857,4	92653,5	93105,9	151481,1	124782,4	147295,2
2800	101833,7	96437,0	96789,0	157560,7	130342,5	152985,3
2900	106124,2	100488,7	100488,7	163795,5	135848,2	158813,6
3000	110113,2	103828,2	104205,3	169946,4	141161,1	164667,0

Энтальпия (теплосодержание) газов при постоянном давлении

Температура, t ⁰ C	Теплосодержание, кДж/м ³					
	O ₂	N ₂	воздух	CO ₂	H ₂ O	SO ₂
100	131,8	130,1	130,1	170,1	150,6	181,4
200	267,2	260,9	261,6	357,7	304,7	377,9
300	407,1	393,6	395,4	559,7	463,0	587,0
400	551,4	528,7	532,1	772,6	626,8	824,6
500	669,3	666,6	672,0	925,1	786,2	1034,9
600	850,6	807,8	814,5	1225,6	969,5	1269,6
700	1004,7	951,9	960,3	1463,1	1149,7	1507,5
800	1160,6	1098,2	1108,2	1706,2	1335,3	1746,4
900	1319,0	1246,9	1258,7	1953,8	1527,2	1994,8
1000	1478,6	1398,2	1410,7	2205,2	1724,2	2237,4
1100	1639,5	1551,1	1564,9	2460,4	1926,5	2488,8
1200	1802,1	1705,3	1720,4	2718,5	2133,9	2735,2
1300	1965,1	1861,2	1877,5	2979,1	2345,5	2979,5
1400	2129,8	2010,0	2035,5	3241,4	2560,9	3238,0
1500	2295,7	2176,7	2194,7	3505,7	2781,3	3488,2
1600	2462,4	2335,5	2355,2	3771,4	3004,2	3747,5
1700	2630,5	2495,9	2515,7	4039,6	3231,7	4003,1
1800	2799,7	2656,4	2678,2	4307,3	3461,3	4261,2
1900	2969,4	2818,2	2840,4	4579,7	3693,5	4529,8
2000	3140,8	2979,9	3004,2	4847,8	3928,5	4667,6
2100	3311,7	3142,9	3167,6	5118,2	4166,1	5059,4
2200	3497,8	3306,3	3332,3	5392,5	4405,8	5337,2
2300	3659,1	3469,3	3497,4	5660,7	4667,1	5608,7
2400	3834,3	3633,1	3663,3	5933,0	4890,9	5892,8
2500	4009,8	3797,4	3828,8	6209,6	5136,5	6169,8
2600	4184,9	3953,9	3988,4	6487,4	5387,1	6460,1
2700	4368,9	4135,9	4156,5	6761,8	5639,3	6753,8
2800	4546,1	4304,4	4320,7	7033,3	5897,8	7050,9
2900	4729,2	4469,0	4484,9	7311,1	6159,3	7351,3
3000	4914,9	4634,5	4652,1	7589,7	6425,8	7655,1

Задача 11 и 12 к задаче 6.3 Таблица 6.5

№	Наименование вещества	t, °C	НКП P, %	Элементный анализ			ρ, кг/м³	P _{пл} , ЮПа	Результаты анализа			m _c	U, мВ	r _г , мВ	c	T _{пл} , °C	T _к , °C
				A	B	C			по I, м	по B, м	по J, м						
1	Аш1. fL1(, fiT C7H14O2	+43	1,08	6,29150	15,9, SIO	221,365	875,6	735	25	25	5	15	0,1	0,10	0,78	38	1,5
2	A•"- e,t CJH1	-18	1,49	5,91048	ЮМ,2911	229,783	fi37	780	Ю	12	4	16	0,2	0,04	0,66	37	1,0
3	П- Ам.тглоный см., прCsi 110	+48	1,46	6,3073	1287,625	161,330	811	737	18	15	3	1,7	0,3	0,05	0,91	36	0,9
4	Ацетат, депгд 1/2И.10	-40	4,12	6,31653	109,1,537	233,413	783,4	648	22	17	4	18	0,1	0,06	0,83	35	1,0
5	АлютонС О	-15	2,7	6,37551	1281,721	237,088	790,8	572	30	20	5	19	0,2	0,07	0,76	34	0,5
6	Бетоо. С.Н.	-1,1	1,43	5,61391	9ПЦ27S	178,009	873,6S	882	28	16	6	20	0,3	0,08	0,93	33	0,7
7	БупгладетnT' Q.H1101	+29	1,35	6,25205	1430,418	210,74:i	882,5	755	2:i	1,5	5	2,1	0,1	0,03	0,78	34	1,2
8	Бупглооы:11 см\))fC.1И100	+35	1,8	8,72232	266,684	279,638	805,5	716	28	20	4	22	0,2	0,04	0,68	35	1,5
9	Гет сап C.H11	-23	1,24	5,99517	1166,274	223,661	654,81	848	32	24	5	23	0,3	0,05	0,54	35	1,3
10	Ге1па,1C7H1,	-4	1,07	6,07647	1295,405	219,819	683,76	843	40	20	6	24	0,1	0,06	0,62	37	1,0
11	N.N• дижетнпформа., ••и.пC, зH!)N	-1°53	2,35	6,15939	1482,9-85	204,342	950	618	38	24	3	25	0,2	0,07	0,73	38	1,1
12	1,4-Ю[(O)!GIIH CtiHO!	+1,1	1,0	6,64091	1632,42:i	250,72:i	1033	820	2:i	25	4	26	0,3	0,08	0,81	39	0,8
13	1,2-д.!!XJL(O)!00!Ш[QH1C12	+9	6,2	6,78615	1640,179	259,715	1253	647	30	20	5	27	0,1	0,03	0,77	40*	0,5
14	Дитгитм:111ыtl Ф•ФС,НюО	-41	1,7	6,122,о	1098,945	232,372	713,5	720	24	18	6	28	0,2	0,04	0,62	41	0,7
15	Изобутипооый сп.,рт C.H100	+28	1,8	7,83005	2058,392	245,64'2	803,6	744,8	28	14	3	29	0,3	0,05	0,68	42	1,0

Окончание таблицы 6.5

17	Метилоний сигнет CH_3O	+ 6	6,98	7,3527	1660,454	245,818	786,9	620	22	12	5	20	0,2	0,07	0,78	38	1,3
18	Пикнин C_8H_{11}	— 41	1,47	5,97208	1062,555	221,805	621,4	848	36	32	6	21	0,3	0,08	0,82	39	1,5
19	Пирозалин $\text{C}_8\text{H}_8\text{N}$	+ 20	1,8	5,91684	1217,730	186,342	978	910	42	36	5	22	0,1	0,06	0,66	40	1,0
20	Сирокс C_8H_8	+ 30	1,1	7,06542	2113,057	272,946	901,7	647	30	20	4	23	0,2	0,06	0,73	41	1,2

Информационное обеспечение

Основные источники

1.Тотай А.В. Теория горения и взрыва. 2-е изд., пер. и доп. Учебник и практикум для СПО- М.:Издательство Юрайт. – 2017. –295 с.

Интернет-ресурсы

1.Министерство образования и науки РФ www.mon.gov.ru

2.Российский образовательный портал www.edu.ru