

Приложение к ОПОП №5

Государственное бюджетное
профессиональное образовательное учреждение
«Кунгурский колледж агротехнологий и управления»



**Методические рекомендации к практическим работам
по ОП.07 Теория горения и взрыва
по специальности 20.02.02 Защита в чрезвычайных ситуациях**

2026 г

ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

В соответствии с Федеральным Государственным Образовательным Стандартом среднего профессионального образования по специальности 20.02.02 Защита в чрезвычайных ситуациях 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 36 часов, 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 объёма работы, отсутствия ошибок в расчётах при решении задач; грамотного и аккуратного оформления отчёта.

Оценка «хорошо» выставляется в случае полного выполнения всего объёма 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. Составление уравнений реакций горения в кислороде и в воздухе. Расчет молей (кмолей) исходных веществ и продуктов реакции по уравнению реакции горения.	4
2	Практическое занятие № 2. Расчет коэффициента горючести.	4
3	Практическое занятие № 3. Расчет объема воздуха, необходимого для горения индивидуального вещества.	4
4	Практическое занятие № 4. Расчет действительной температуры горения индивидуального вещества.	4
5	Практическое занятие № 5. Расчет действительной температуры горения сложного вещества с известным элементным составом.	4
6	Практическое занятие № 6. Расчет максимального давления взрыва газов и паров.	4
7	Практическое занятие № 7. Расчет избыточного давления взрыва индивидуальных веществ.	4
8	Практическое занятие № 8. Расчет тротилового эквивалента взрыва.	4
9	Практическое занятие № 9. Расчет радиуса зон разрушения.	4
	Всего	36

ПРАКТИЧЕСКИЕ ЗАНЯТИЯ

Практическое занятие № 1.

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 ₂ O
Сера S	Оксид серы (IV) SO ₂
Азот N	Молекулярный азот N ₂
Фосфор Р	Оксид фосфора (V) P ₂ O 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.

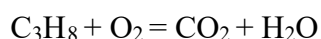
Стехиометрический коэффициент, показывающий число молей кислорода, необходимое для полного сгорания вещества, обозначается буквой **В**.

Пример. Составить уравнение реакции горения в кислороде пропана C₃H₈, глицерина C₃H₈O₃, аммиака NH₃, сероуглерода CS₂.

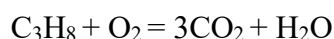
Решение.

Горение пропана в кислороде

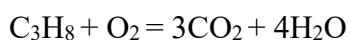
1. Записываем реакцию горения



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

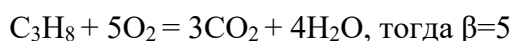


3. Атомов водорода в молекуле пропана 8, из них образуется 4 молекулы воды



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 ($O_2 + 3,76N_2$)**.

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 $C_6H_5NH_2$, пропанола C_3H_7OH , угарного газа CO .

Решение.

Горение водорода в воздухе $H_2 + 0,5 \cdot (O_2 + 3,76N_2) = H_2O + 0,5 \cdot 3,76N_2$, 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 C_6H_5COOH ?

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.

Задание к задаче 2

Вещество
ацетилен C_2H_2
нитробензол $C_6H_5NO_2$
толуол C_7H_8
метан CH_4
этанол C_2H_5OH
бензол C_6H_6
диэтиловый эфир $C_4H_{10}O$
бутан C_4H_{10}
пентанол $C_5H_{11}OH$
фенол C_6H_5OH
ксилол C_8H_{10}
этилен C_2H_4
этиловый эфир уксусной кислоты $C_4H_8O_2$
бутилен C_4H_8
метанол CH_3OH
формальдегид CH_2O
дихлорэтилен $C_2H_4Cl_2$
винилхлорид C_2H_3Cl
хлорид аммония NH_4Cl
бромэтан C_2H_5Br

Практическое занятие № 2.

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.

Вещества	
метионин $C_5H_{11}NO_2S$	азотная кислота HNO_3
сахароза $C_{12}H_{22}O_{11}$	щавелевая кислота $H_2C_2O_4$
дихлорэтилен $C_2H_4Cl_2$	лимонная кислота $C_6H_8O_7$
дихлорметан CH_2Cl_2	уксусная кислота $C_2H_4O_2$
глутамин $C_5H_{10}N_2O_3$	хлорметан CH_3Cl
аспартам $C_{14}H_{18}N_2O_5$	фосген $COCl_2$
хинин $C_{20}H_{24}O_2N_2$	серная кислота H_2SO_4
аспарагин $C_4H_8N_2O_3$	хлорметан CH_3Cl
нитробензол $C_6H_5NO_2$	сероуглерод CS_2
анилин $C_6H_5NH_2$	метан CH_4
мочевина NH_2CONH_2	диоксид хлора ClO_2
винная кислота $H_2C_4H_4O_6$	сернистая кислота H_2SO_3
формамид $HCONH_2$	хлористая кислота $HClO_2$
глицин $C_2H_5NO_2$	циклогексан C_6H_{12}
бутиловый спирт C_4H_9OH	ацетилен C_2H_2
диэтиловый эфир $C_4H_{10}O$	толуол C_7H_8
фенол C_6H_5OH	кетен CH_2CO
нитрат аммония NH_4NO_3	антрацен $C_{14}H_{10}$
стеариновая кислота $C_{18}H_{36}O_2$	этилен C_2H_4
диметилсульфид CH_3SCH_3	бензол C_6H_6

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 $\Delta V_в$ в реакции горения не расходуется, и удаляется из зоны реакции вместе с продуктами горения. Таким образом, практический объем воздуха равен

$$V_в^{np} = V_в^{теор} + \Delta V_в \quad (1.2)$$

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

$$\Delta V_в = V_в^{np} - V_в^{теор} \quad (1.3)$$

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.

$$\Delta V_в = V_в^{теор}(\alpha - 1) \quad (1.4)$$

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

$$\Delta V_в = V_в^{теор}(\alpha - 1) \quad (1.5)$$

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 $Nф(O_2)^{III}$** . 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



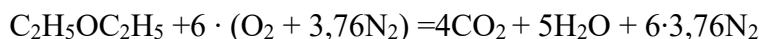
Записываем в уравнении известные и неизвестные величины с указанием размерности.

$$1 \text{ кг} \quad x \text{ м}^3$$



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:

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

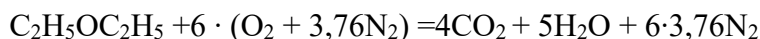
где P и T – данные в задаче температура и давление.

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

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

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

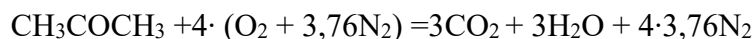
$$V_{\text{т}}^{\text{пр}} = 7,5 \text{ м}^3$$

Пример. Какой объем воздуха необходим для полного сгорания 50 кг ацетона CH_3COCH_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.

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

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

$$V_6^{\text{теор}} = 425,1 \text{ м}^3$$

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

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

$$V_6^{\text{пр}} = V_6^{\text{теор}} \cdot \alpha = 425,1 \cdot 1,2 = 510,1 \text{ м}^3.$$

Задание для самостоятельной работы

Задача 3. Какой теоретический объем воздуха необходим для полного сгорания m кг вещества, при заданной температуре и давлении?

Таблица 4

Задание к задаче 3

Вещество	Масса, кг	Температура, °C	Давление, атм
ацетилен C_2H_2	1	11	1,2
нитробензол $C_6H_5NO_2$	2	12	1,2
толуол C_7H_8	3	13	1,2
метан CH_4	4	14	1,2
этанол C_2H_5OH	5	15	1,2
бензол C_6H_6	6	16	1,3
диэтиловый эфир $C_4H_{10}O$	7	17	1,3
бутан C_4H_{10}	8	18	1,3
пентанол $C_5H_{11}OH$	9	19	1,3
фенол C_6H_5OH	10	20	1,3
ксилол C_8H_{10}	11	21	1,4
этилен C_2H_4	12	22	1,4
этиловый эфир уксусной кислоты $C_4H_8O_2$	13	23	1,4
бутилен C_4H_8	14	24	1,4
метанол CH_3OH	15	25	1,4
формальдегид CH_2O	16	8	1,1
дихлорэтилен $C_2H_4Cl_2$	17	9	1,1
винилхлорид C_2H_3Cl	18	10	1,1
хлорид аммония NH_4Cl	19	11	1,1
бромэтан C_2H_5Br	20	12	1,1

Практическое занятие № 4.

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

$$Q_{\text{пр}} = V_{\text{пр}} \cdot \bar{C}_p \cdot T_{\text{г}}$$

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

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

$\bar{C}_p$ – 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

$$Q_{\text{пр}} = Q_{\text{н}} \cdot (1 - \eta)$$

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/м^3 ;

$$Q_{\text{ср}} = \frac{Q_H}{V_{\text{пр. пр}}}$$

при наличии теплопотерь

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

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 °C), чем по азоту.

6. Рассчитываем теплосодержание продуктов горения при выбранной температуре T_1 .

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

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 $Q_{\text{пр}}^1$ с Q_H или $Q_{\text{пр}}$, рассчитанных по п.2 или п.3.

Если $Q_{\text{пр}}^1 < Q_H$ ($Q_{\text{пр}}$), то выбираем температуру $T_2 > T_1$ на 100 °C;

Если $Q_{\text{пр}}^1 > Q_H$ ($Q_{\text{пр}}$), то выбираем температуру $T_2 < T_1$ на 100 °C;

8. Повторяем расчет теплосодержания продуктов горения при новой температуре T_2

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

9. Расчет проводим до получения неравенства

$$Q_{\text{пр}}^1 < Q_H(Q_{\text{пр}}) < Q_{\text{пр}}^2$$

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

10. Интерполяцией определяем температуру горения T_{Γ} :

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

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

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 (киломолей) продуктов горения и число моль (киломолей) избытка воздуха:

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

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

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

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 $T_1 = 1800^\circ\text{C}$.

5. Рассчитываем теплосодержание продуктов горения при 1800°C .

$$Q_{\text{пг}}^{1800} = 96579,5 \cdot 6 + 77598,8 \cdot 3,5 + 59539,9 \cdot 7,75 \cdot 3,76 + 66000 \cdot 3,689 = 2859312,7 \text{ кДж}.$$

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

7. Рассчитываем теплосодержание продуктов горения при 1700°C .

$$Q_{\text{пг}}^{1700} = 90545,9 \cdot 6 + 72445,1 \cdot 3,5 + 55936,5 \cdot 7,75 \cdot 3,76 + 56397,4 \cdot 3,689 = 2662844,5 \text{ кДж}.$$

$Q_{\text{пг}}^{1700} = 2662844,5 < Q_{\text{пг}} = 2787200$, следовательно температура горения находится в интервале от 1700 до 1800°C .

8. Рассчитываем температуру горения по формуле (3.14)

$$T_{\Gamma} = 1700 + \text{[черный квадрат]} \cdot (1800 - 1700) = 1763^\circ\text{C} = 2036 \text{ К}.$$

Задание для самостоятельной работы.

Задача 4. 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 4.

Вещество	Потери тепла излучением, η	Коэффициент избытка воздуха, α	Теплота горения $Q_{\text{гор}}$, кДж/моль
----------	---------------------------------	---------------------------------------	---

Бутан – C ₄ H ₁₀	30	1,2	2657
Гептан – C ₇ H ₁₆	40	1,3	4501
Глицерин – C ₃ H ₈ O ₃	20	1,4	1483
Изобутиловый спирт – C ₄ H ₁₀ O	10	1,5	2723,4
Изопропиловый спирт – C ₃ H ₈ O	30	1,1	2051,4
Метилацетат – C ₃ H ₆ O ₂	40	1,2	1472,2
Метилциклогексан – C ₇ H ₁₄	50	1,3	4293
Октан – C ₈ H ₁₈	60	1,4	5116
Антрацен – C ₁₄ H ₁₀	10	1,1	7059
Пентен – C ₅ H ₁₀	20	1,2	3154
Циклогексен – C ₆ H ₁₀	30	1,3	3565
Циклокептан – C ₇ H ₁₄	40	1,4	4328
Этиламин – C ₂ H ₇ N	50	1,5	1421,6
Этилацетат – C ₄ H ₈ O ₂	10	1,4	2078
Этан – C ₂ H ₆	20	1,3	1576
Фенол – C ₆ H ₆ O	30	1,2	2992,3
Пропанол – C ₃ H ₈ O	40	1,1	2067,4
Гексадекан – C ₁₆ H ₃₄	50	1,2	10034
Гептадекан – C ₁₇ H ₃₆	10	1,3	10649
Диэтиламин – C ₄ H ₁₁ N	20	1,4	2550,8

Практическое занятие № 5.

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 № 4.

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.

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

6. Определяем теплосодержание продуктов горения при 1500°C

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

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

8. Определяем теплосодержание продуктов горения при 1600°C

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

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

10. Определяем температуру горения по формуле (3.13)

$$T_{\text{Г}} = 1500 + \frac{14293,53 - 13853,889}{14886,4 - 13853,889} \cdot (1600 - 1500) = 1556^\circ\text{C}$$

Задание для самостоятельной работы.

Задача 5. 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 5.

Название вещества	Потери тепла излучением, η	Коэффициент избытка воздуха α	Состав вещества, %						
			С	Н	О	N	S	Влага	Зола
Уголь	20	1,1	75,0	4,0	6,0	3,0	2,0	4,0	6,0
Бензин	30	1,2	85,0	14,9	0,02	0,03	0,15	0,5	0,01
Нефть	40	1,3	84,0	14,0	0,5	1,0	1,0	0,8	0,7
Древесина	50	1,4	41,5	6,0	43,0	2,0	1,0	7,5	11,3
Каменный уголь	10	1,5	76,0	4,8	3,6	2,8	1,8	2,8	8,2
Мазут высокосерн	20	1,1	83,7	11,5	0,5	0,8	4,0	1,0	0,3

истый									
Полуантрацит	30	1,2	90,4	4,3	4,3	1,0	1,0	0,8	0,2
Березовский уголь	40	1,3	44,3	3,0	14,4	0,4	0,4	33,0	4,7
Мазут	50	1,4	85,0	14,0	0,4	0,3	0,3	0,2	1,0
Сланец	10	1,5	38,8	3,2	4,0	0,1	1,5	15,0	37,4
Уголь	20	1,1	29,1	2,2	8,7	0,6	2,9	33,0	23,5
Древесина	30	1,2	46,0	6,0	42,0	10,0	1,0	6,0	12,0
Керосин	40	1,3	85,3	14,1	0,6	0,3	0,8	1,0	1,0
Каменный уголь	50	1,4	79,4	5,3	10,3	1,0	2,8	1,0	2,2
Торф	10	1,5	43,0	7,0	41,0	2,0	1,0	7,0	7,0
Мазут малосернистый	20	1,1	85,8	8,7	0,4	0,4	0,7	3,8	0,2
Уголь	30	1,2	37,2	2,6	12,0	0,4	0,6	40,0	7,2
Торф	40	1,3	36,0	4,0	12,0	8,0	1,0	35,0	5,0
Каменный уголь	50	1,4	76,0	4,5	3,5	1,8	4,7	3,0	6,5
Мазут	10	1,5	83,4	10,0	0,1	0,3	2,9	3,0	0,3

Практическое занятие №6.

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 – начальная температура, К

$T_{взр}$ – температура взрыва, К

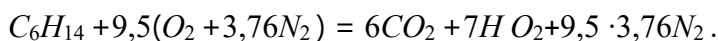
m – число молей (киломолей) газообразных продуктов горения

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 6. 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 6.

Таблица 14

Вещество	Температура взрыва, К
Циклопентан C_5H_{10}	1950
Этилацетат $C_4H_8O_2$	2230
Ацетон C_3H_6O	1835
Этиленгликоль $C_2H_4O_2$	2384
Пентан C_5H_{12}	1988
Бутанол C_4H_9OH	2036
Метанол CH_3OH	1739
Пропилбензол C_9H_{12}	2433
Гептан C_7H_{16}	1845
Бензол C_6H_6	1932
Ацетальдегид C_2H_4O	2084
Этилбензол C_8H_{10}	2112
Октан C_8H_{20}	2303
Пропанол C_3H_7OH	2353
Толуол C_7H_8	1831
Этанол C_2H_5OH	1989
Циклогексан C_6H_{12}	2103
Циклогексен C_6H_{10}	2209
Циклопентан C_5H_{10}	1798
Ксилол C_8H_{10}	2202

Практическое занятие № 7.

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

$$\Delta P = (P_{\text{макс}} - P_0) \cdot \frac{m \cdot Z}{V_{\text{св}} \cdot \rho \cdot r(p)} \cdot \frac{100}{C_{\text{стех}}} \cdot \frac{1}{K_n} \quad \text{кПа}$$

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 $P_{\text{макс}} = 900$ 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:

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

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.

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

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

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

$$\beta = n_c + \frac{n_H - n_X}{4} - \frac{n_O}{2}$$

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 $t_{всп} = -5$ °С; 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 $P_{макс} = 634$ 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

$$S_{исп} = 37 \text{ м}^2.$$

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

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

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

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

$$t_{расч} = 3600 \text{ с.}$$

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

5. Определяем избыточное давление при взрыве паров толуола

Для расчета нам известны следующие величины:

$$P_{MAX} = 634 \text{ кПа};$$

$$P_0 = 101 \text{ кПа};$$

$$m = 14,8 \text{ кг};$$

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

Остальные величины V_{CB} , 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 ρ_G .

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

$$\rho_G = \frac{92}{22,4 \cdot (1 + 0,00367 \cdot 25)} = 3,76 \text{ кг/м}^3$$

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

Данные для расчета

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

2. Характеристика помещения: длина l , ширина b , высота h ; температура воздуха в помещении T_v , $^\circ\text{C}$, скорость воздушного потока в помещении U , м/с.

3. Характеристика оборудования и параметры технологического процесса: объем аппарата $V_{ап}$, м^3 ; степень заполнения аппарата жидкостью ε , температура жидкости в аппарате $T_{ж}$, $^\circ\text{C}$.

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

Задание к задаче № 7.

Таблица 16 (Приложение № 5).

Практическое занятие № 8.

Тема: «Расчет тротилового эквивалента взрыва».

Цель: научиться рассчитывать тротиловый эквивалент взрыва.

Теоретическая часть:

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

Тропиловым 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.

Тропиловый эквивалент взрыва определяется по формуле

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

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 тротиловый эквивалент взрыва паровоздушной смеси. Теплота сгорания бензола составляет 3169,4 кДж/моль.

Решение.

1. Определим низшую теплоту сгорания бензола $M(C_6H_6) = 78$ кг/кмоль.

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

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

3. Рассчитаем тротиловый эквивалент взрыва

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

Задание для самостоятельной работы.

Задача 8. 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 тротиловый эквивалент взрыва паровоздушной смеси. Теплота сгорания вещества составляет Q_H , кДж/моль. Исходные данные по вариантам приведены в таблице 17.

Задание к задаче № 8.

Таблица 17.

Вещество	Масса, кг	Теплота сгорания, кДж/моль
Амилацетат $C_7H_{14}O_2$	10	3889,9
Амиловый спирт $C_5H_{12}O$	11	3383,6
Ацетальдегид C_2H_4O	12	1192,48
Ацетон C_3H_6O	13	1821,38
Бутилацетат $C_6H_{12}O_2$	14	3285
Бутиловый спирт $C_4H_{10}O$	15	2728

Гексан C ₄ H ₁₄	16	3887
Гексиловый спирт C ₆ H ₁₄ O	17	4044,6
Гептан C ₇ H ₁₆	18	4501
Декан C ₁₀ H ₂₂	19	6346
Диэтиламин C ₄ H ₁₁ N	20	2550,8
Изопентан C ₅ H ₁₂	21	3264
Метилпропилкетон C ₄ H ₈ O	22	2918
Нонан C ₉ H ₂₀	23	5731
Октан C ₈ H ₁₈	24	5116
Пентан C ₅ H ₁₂	25	3272
Пиридин C ₅ H ₅ N	26	2822
Стирол C ₈ H ₈	27	4438,8
Толуол C ₇ H ₈	28	3771,88
Этилацетат C ₄ H ₈ O ₂	29	2078

Практическое занятие № 9.

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

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

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

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

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

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,

$\Delta H_{сгор} = -3771,9$ 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

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

Задание для самостоятельной работы.

Задача 9. Определить радиус зон разрушений в помещении, где произошло разрушение аппарата с заданным веществом (см. условие из задачи практического занятия № 14. Исходные данные приведены в таблице 19.

Задание к задаче № 9.

Таблице 19

№ вар	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
$\Delta H_{сгор}$, 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
$\Delta H_{сгор}$, кДж/моль	1284	2323	1076	2531	2723,4	2051,4	736,8	3272	2822	4438,8

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	Метиловый 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 HCOH (г)	- 115,9	220,1
26	Этаналь CH ₃ COH (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 $C_6H_5NO_2$	15,9	244,3
----	--------------------------	------	-------

Приложение 2

Низшая теплота сгорания некоторых сложных веществ

Вещество	Q_H , кДж/кг	Вещество	Q_H , 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
Капролактамы	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

Таблица 6.5

Задание к задаче 6.3

№ вар	Вещество	$t_{\text{ж.пл}}$, °C	НКП P, %	Константы уравнения Антуана			$\rho_{\text{ж.пл}}$, кг/м ³	$P_{\text{нас.}}$, кПа	Размеры поме- щения			$T_{\text{ж}}$, °C	ε	$V_{\text{ар}}$, м ³	U , м/с	$T_{\text{ж}}$, °C	τ , ч
				A	B	C			l , м	b , м	h , м						
1	Амилцетат $\text{C}_5\text{H}_{14}\text{O}_2$	+43	1,08	6,29350	1579,510	221,365	875,6	735	25	25	5	15	0,1	0,03	0,78	38	1,5
2	Амилен C_5H_{10}	-18	1,49	5,91048	1014,294	229,783	637	780	10	12	4	16	0,2	0,04	0,66	37	1,0
3	н-Амилловый спирт $\text{C}_5\text{H}_{12}\text{O}$	+48	1,46	6,3073	1287,625	161,330	811	737	18	15	3	17	0,3	0,05	0,91	36	0,9
4	Ацетальдегид $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$	-40	4,12	6,31653	1093,537	233,413	783,4	648	22	17	4	18	0,1	0,06	0,83	35	1,0
5	Ацетон $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$	-18	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	Бензол C_6H_6	-11	1,43	5,61391	902,275	178,009	873,68	882	28	16	6	20	0,3	0,08	0,93	33	0,7
7	Бутилцетат $\text{C}_8\text{H}_{18}\text{O}_2$	+29	1,35	6,25205	1430,418	210,745	882,5	755	25	15	5	21	0,1	0,03	0,78	34	1,2
8	Бутиловый спирт $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$	+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	Гексан C_6H_{14}	-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	Гептан C_7H_{16}	-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	NN- диметилформамид $\text{C}_3\text{H}_7\text{O}_\text{N}$	+53	2,35	6,15939	1482,985	204,342	950	618	38	24	3	25	0,2	0,07	0,73	38	1,1
12	1,4-диоксан $\text{C}_8\text{H}_{16}\text{O}_2$	+11	2,0	6,64091	1632,425	250,725	1033	820	25	25	4	26	0,3	0,08	0,81	39	0,8
13	1,2-дихлорэтан $\text{C}_2\text{H}_4\text{Cl}_2$	+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	Диэтиловый эфир $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$	-41	1,7	6,12270	1098,945	232,372	713,5	720	24	18	6	28	0,2	0,04	0,62	41	0,7
15	Изобутиловый спирт $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$	+28	1,8	7,83005	2058,392	245,642	803,6	744,8	28	14	3	29	0,3	0,05	0,68	42	1,0
16	Изопропиловый спирт $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}$	+14	2,23	7,51055	1733,00	232,380	784,4	634	35	25	4	30	0,1	0,06	0,73	43	1,2

Окончание таблицы 6.5

17	Металлоидный сдвиг $\text{C}^{\text{H}}\text{C}^{\text{O}}$	+ 6	6,98	7,3527	1660,454	345,818	786,9	620	22	12	5	20	0,2	0,07	0,78	38	1,3
18	Пикетин C_8H_{12}	- 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	Парикетин $\text{C}_8\text{H}_{12}\text{N}$	+ 20	1,8	5,95684	1217,730	396,342	978	960	42	36	5	22	0,1	0,06	0,66	40	1,0
20	Стерол $\text{C}_{28}\text{H}_{48}$	+ 20	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