

МИНИСТЕРСТВО РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ ПО ДЕЛАМ
ГРАЖДАНСКОЙ ОБОРОНЫ, ЧРЕЗВЫЧАЙНЫМ СИТУАЦИЯМ
И ЛИКВИДАЦИИ ПОСЛЕДСТВИЙ СТИХИЙНЫХ БЕДСТВИЙ



ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ
УЧРЕЖДЕНИЕ «ВСЕРОССИЙСКИЙ ОРДЕНА
“ЗНАК ПОЧЕТА” НАУЧНО-ИССЛЕДОВАТЕЛЬСКИЙ
ИНСТИТУТ ПРОТИВОПОЖАРНОЙ ОБОРОНЫ»

ПОСОБИЕ
ПО ПРИМЕНЕНИЮ СП 12.13130.2009
«ОПРЕДЕЛЕНИЕ КАТЕГОРИЙ ПОМЕЩЕНИЙ,
ЗДАНИЙ И НАРУЖНЫХ УСТАНОВОК
ПО ВЗРЫВОПОЖАРНОЙ И ПОЖАРНОЙ
ОПАСНОСТИ»

МОСКВА 2014

МИНИСТЕРСТВО РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ ПО ДЕЛАМ
ГРАЖДАНСКОЙ ОБОРОНЫ, ЧРЕЗВЫЧАЙНЫМ СИТУАЦИЯМ
И ЛИКВИДАЦИИ ПОСЛЕДСТВИЙ СТИХИЙНЫХ БЕДСТВИЙ
ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
«ВСЕРОССИЙСКИЙ ОРДЕНА «ЗНАК ПОЧЕТА»
НАУЧНО-ИССЛЕДОВАТЕЛЬСКИЙ ИНСТИТУТ
ПРОТИВОПОЖАРНОЙ ОБОРОНЫ»

ПОСОБИЕ
ПО ПРИМЕНЕНИЮ СП 12.13130.2009
«ОПРЕДЕЛЕНИЕ КАТЕГОРИЙ ПОМЕЩЕНИЙ,
ЗДАНИЙ И НАРУЖНЫХ УСТАНОВОК
ПО ВЗРЫВОПОЖАРНОЙ И ПОЖАРНОЙ
ОПАСНОСТИ»

Москва 2014

УДК 614.841.33:614.83.833.075.5

ББК 38.96

П 62

Авторы: *И.М. Смолин, Н.Л. Полежаев, Д.М. Гордиенко, Ю.Н. Шебеко, Е.В. Смирнов* (ФГБУ ВНИИПО МЧС России).

П 62 Пособие по применению СП 12.13130.2009 «Определение категорий помещений, зданий и наружных установок по взрывопожарной и пожарной опасности» / *И.М. Смолин* [и др.]. М.: ВНИИПО, 2014. 147 с.

Пособие разработано в связи с утверждением и введением в действие приказом МЧС России от 25.03.2009 г. № 182 СП 12.13130.2009 «Определение категорий помещений, зданий и наружных установок по взрывопожарной и пожарной опасности».

Приведены порядок определения и упрощенные методы расчета параметров взрывопожарной опасности и категорий помещений по взрывопожарной и пожарной опасности, порядок определения категорий наружных установок по пожарной опасности, сведения о пожаро-взрывоопасных и физико-химических свойствах широко применяемых легковоспламеняющихся и горючих жидкостей, горючих газов, горючих пылей и твердых горючих веществ и материалов. Представлены примеры расчетов категорий помещений, зданий и наружных установок по взрывопожарной и пожарной опасности конкретных объектов.

Пособие предназначено для практического использования организациями, занимающимися вопросами категорирования производственных и складских помещений, зданий и наружных установок по взрывопожарной и пожарной опасности.

УДК 614.841.33:614.83.833.075.5

ББК 38.96

©МЧС России, 2014

© ФГБУ ВНИИПО МЧС России, 2014

1. ОБЩИЕ ПОЛОЖЕНИЯ

В связи с утверждением и введением в действие приказом МЧС России от 25.03.2009 г. № 182 СП 12.13130.2009 «Определение категорий помещений, зданий и наружных установок по взрывопожарной и пожарной опасности» возникла необходимость переработки ранее действовавшего Пособия по применению НПБ 105-95 «Определение категорий помещений и зданий по взрывопожарной и пожарной опасности».

Актуальность переработки Пособия по применению НПБ 105-95 определялась введением категорирования наружных установок по пожарной опасности и методов расчета критериев пожарной опасности наружных установок в НПБ 105-03 и в дальнейшем в СП 12.13130.2009, внесении Изменения № 1 к СП 12.13130.2009, уточняющего расчетный метод определения категории помещения В4 и расчетный метод определения горизонтальных размеров зон, ограничивающих газо- и паровоздушные смеси с концентрацией горючего выше нижнего концентрационного предела распространения пламени, введением в СП 12.13130.2009 расчетного метода определения массы паров, нагретых до температуры кипения легковоспламеняющихся и горючих жидкостей, и обращениями граждан и организаций по вопросам определения категорий помещений, зданий и наружных уста-

новок по взрывопожарной и пожарной опасности, касающихся положений НПБ 105-03, СП 12.13130.2009 и Пособия по применению НПБ 105-95.

Значительная часть предложений и замечаний относилась к пожеланиям включить в документ порядок определения и упрощенные методы расчета параметров взрывопожарной опасности и категорий помещений по взрывопожарной и пожарной опасности, порядок определения категорий наружных установок по пожарной опасности, сведения о пожаровзрывоопасных и физико-химических свойствах широко применяемых легковоспламеняющихся жидкостей (ЛВЖ), горючих жидкостей (ГЖ), горючих газов (ГГ), горючих пылей и твердых горючих веществ и материалов, а также примеры расчетов категорий помещений, зданий и наружных установок по взрывопожарной и пожарной опасности конкретных объектов. Материалы такого рода являются предметом рассмотрения настоящего методического документа, содержащего подробные разъяснения по практическому использованию расчетных методов определения категорий помещений, зданий и наружных установок по взрывопожарной и пожарной опасности.

В Пособии приведены порядок определения и упрощенные методы расчета параметров взрывопожарной опасности и категорий помещений по взрывопожарной и пожарной опасности, порядок определения категорий наружных установок по пожарной опасности, сведения о пожаровзрывоопасных свойствах широко применяемых горючих веществ и материалов и типовые примеры расчетов категорий помещений, зданий и наружных установок по взрывопожарной и пожарной опасности конкретных объектов.

Пособие рассматривает расчетные методы определения категорий помещений (А, Б, В1–В4, Г, Д), зданий (А, Б, В, Г, Д) и наружных установок (АН, БН, ВН, ГН, ДН) по взрывопожарной и пожарной опасности, в которых находятся (обращаются) горючие газы, легковоспламеняющиеся и горючие жидкости, горючие пыли и твердые горючие вещества и материалы.

Последовательность и порядок проведения необходимых вычислений, выбор исходных данных, обоснование расчетного варианта с учетом особенностей технологических процессов производства отражены в типовых примерах расчетов категорий помещений, зданий и наружных установок по взрывопожарной и пожарной опасности.

Данные, необходимые для проведения указанных выше расчетов, представлены в прил. 1–4.

2. ПОРЯДОК ОПРЕДЕЛЕНИЯ И УПРОЩЕННЫЕ МЕТОДЫ РАСЧЕТА ПАРАМЕТРОВ ВЗРЫВОПОЖАРНОЙ ОПАСНОСТИ ГОРЮЧИХ ГАЗОВ

2.1. В соответствии с положениями приложения А [1] определяется масса горючего газа (ГГ) m (кг), вышедшего в результате расчетной аварии в помещение.

2.2. Согласно химической формуле ГГ [2; приложение 1] определяется значение стехиометрического коэффициента кислорода в реакции сгорания β по формуле (А.3) [1].

2.3. Стехиометрическая концентрация ГГ $C_{ст}$ (% об.) рассчитывается по формуле (А.3) [1].

2.4. В соответствии с [3] определяется абсолютная максимальная температура воздуха для данной климатической зоны, соответствующая расчетной температуре t_p (°С) в рассматриваемом помещении.

2.5. Из справочных данных [2; приложение 1] определяется молярная масса M (кг · кмоль⁻¹) ГГ и удельная теплота сгорания H_T (Дж · кг⁻¹).

2.6. Плотность ГГ ρ_r (кг · м⁻³) рассчитывается по формуле (А.2) [1].

2.7. Согласно п. А.1.4 [1] определяется свободный объем помещения $V_{св}$ (м³).

2.8. Избыточное давление взрыва ΔP (кПа) для ГГ, указанных в п. А.2.1 [1], кроме водорода, при значении $Z = 0,5$ определяется по формуле

$$\Delta P = 1,332 \cdot 10^4 \cdot \frac{m}{V_{св} \cdot \rho_r \cdot C_{ст}} \quad (1)$$

2.9. Для водорода, метана, этана, пропана и бутана избыточное давление взрыва ΔP (кПа) согласно п. А.2.1 [1] может быть определено по формулам:

- для водорода ($Z = 1,0$)

$$\Delta P = 717 \cdot \frac{m}{V_{\text{об}} \cdot \rho_r}; \quad (2)$$

- для метана ($Z = 0,5$)

$$\Delta P = 1,077 \cdot 10^3 \cdot \frac{m}{V_{\text{об}} \cdot \rho_r}; \quad (3)$$

- для этана ($Z = 0,5$)

$$\Delta P = 1,718 \cdot 10^3 \cdot \frac{m}{V_{\text{об}} \cdot \rho_r}; \quad (4)$$

- для пропана ($Z = 0,5$)

$$\Delta P = 3,115 \cdot 10^3 \cdot \frac{m}{V_{\text{об}} \cdot \rho_r}; \quad (5)$$

- для бутана ($Z = 0,5$)

$$\Delta P = 4,015 \cdot 10^3 \cdot \frac{m}{V_{\text{об}} \cdot \rho_r}; \quad (6)$$

2.10. Избыточное давление взрыва ΔP (кПа) для ГГ, указанных в п. А.2.2 [1], кроме водорода, при значении $Z = 0,5$ определяется по формуле

$$\Delta P = 4,718 \cdot 10^5 \cdot \frac{m \cdot H_r}{V_{\text{об}}}; \quad (7)$$

2.11. Для водорода, метана, этана, пропана и бутана избыточное давление взрыва ΔP (кПа), согласно п. А.2.2 [1], может быть определено по формулам:

- для водорода ($Z = 1,0$)

$$\Delta P = 1,14 \cdot 10^4 \cdot \frac{m}{V_{св}}; \quad (8)$$

- для метана ($Z = 0,5$)

$$\Delta P = 2,36 \cdot 10^3 \cdot \frac{m}{V_{св}}; \quad (9)$$

- для этана ($Z = 0,5$)

$$\Delta P = 2,47 \cdot 10^3 \cdot \frac{m}{V_{св}}; \quad (10)$$

- для пропана ($Z = 0,5$)

$$\Delta P = 2,19 \cdot 10^3 \cdot \frac{m}{V_{св}}; \quad (11)$$

- для бутана ($Z = 0,5$)

$$\Delta P = 2,16 \cdot 10^3 \cdot \frac{m}{V_{св}}. \quad (12)$$

2.12. Определяется категория помещения по взрывопожарной и пожарной опасности на основании полученного значения избыточного давления взрыва ΔP (кПа). Если $\Delta P > 5$ кПа, то помещение относится к взрывопожароопасной категории А. Если $\Delta P \leq 5$ кПа, то помещение не относится к взрывопожароопасной категории А и дальнейшее определение категории помещения в зависимости от пожароопасных свойств и количества обращающихся в помещении веществ и материалов осуществляется в соответствии с требованиями п. 5.2 [1].

3. ПОРЯДОК ОПРЕДЕЛЕНИЯ И УПРОЩЕННЫЕ МЕТОДЫ РАСЧЕТА ПАРАМЕТРОВ ВЗРЫВОПОЖАРНОЙ ОПАСНОСТИ ЛЕГКОВОСПЛАМЕНЯЮЩИХСЯ И ГОРЮЧИХ ЖИДКОСТЕЙ

3.1. Согласно пп. 2.1–2.7 разд. 2 настоящего Пособия определяются значения соответствующих параметров для легковоспламеняющихся (ЛВЖ) и горючих жидкостей (ГЖ).

3.2. Из справочной литературы [2] находят значения констант Антуана A , B и C_a и расчетным путем определяется значение давления насыщенного пара P_n (кПа) по формуле

$$P_n = 10^{\left(A - \frac{B}{t_p + C_a} \right)}$$

3.3. Интенсивность испарения ЛВЖ и ГЖ W ($\text{кг} \cdot \text{с}^{-1} \cdot \text{м}^{-2}$), указанных в п. А 2.7 [1], может быть рассчитана по формуле (А. 13) [1].

3.4. По табл. А. 2 [1] выбирается значение коэффициента η . При отсутствии аварийной вентиляции или постоянно работающей общеобменной вентиляции в помещении значение коэффициента η принимается равным 1,0. При наличии аварийной или постоянно работающей общеобменной вентиляции в помещении, удовлетворяющей требованиям п. А.2.3 [1], определяется скорость воздушного потока в помещении $U = A \cdot L$, где A – кратность воздухообмена аварийной вентиляции (с^{-1}) и L – длина помещения, м. Исходя из значений U и t_p определяется значение коэффициента η .

3.5. Определяется значение молярной массы ЛВЖ и ГЖ M ($\text{кг} \cdot \text{кмоль}^{-1}$) [2; приложения 1, 2]. По формуле (А. 13) [1] рассчитывается значение интенсивности испарения ЛВЖ и ГЖ W ($\text{кг} \cdot \text{с}^{-1} \cdot \text{м}^{-2}$).

3.6. По п. А.2.5 [1] рассчитывается масса паров ЛВЖ и ГЖ m (кг), поступивших в помещение.

3.7. Избыточное давление взрыва ΔP (кПа) для ЛВЖ и ГЖ, указанных в п. А.2.1 [1], при значении $Z = 0,3$ определяется по формуле

$$\Delta P = 7,99 \cdot 10^3 \cdot \frac{m}{V_{св} \cdot \rho_{п} \cdot C_{ст}} \quad (13)$$

3.8. Для дизельного топлива зимнего, бензина АИ-93 зимнего, гексана, м-ксилола, толуола, диэтилового эфира, ацетона и этилового спирта избыточное давление взрыва ΔP (кПа) согласно п. А.2.1 [1] при значении $Z = 0,3$ может быть определено по формулам:

- для дизельного топлива зимнего

$$\Delta P = 7,144 \cdot 10^3 \cdot \frac{m}{V_{св} \cdot \rho_{п}}; \quad (14)$$

- для бензина АИ-93 зимнего

$$\Delta P = 3,936 \cdot 10^3 \cdot \frac{m}{V_{св} \cdot \rho_{п}}; \quad (15)$$

- для гексана

$$\Delta P = 3,507 \cdot 10^3 \cdot \frac{m}{V_{св} \cdot \rho_{п}}; \quad (16)$$

- для м-ксилола

$$\Delta P = 3,440 \cdot 10^3 \cdot \frac{m}{V_{св} \cdot \rho_{п}}; \quad (17)$$

- для толуола

$$\Delta P = 2,379 \cdot 10^3 \cdot \frac{m}{V_{св} \cdot \rho_{п}}; \quad (18)$$

- для диэтилового эфира (при $t_p < t_{\text{кип}} = 34,5 \text{ }^\circ\text{C}$ – температура кипения диэтилового эфира):

$$\Delta P = 1,859 \cdot 10^3 \cdot \frac{m}{V_{\text{св}} \cdot \rho_{\text{п}}}; \quad (19)$$

- для ацетона

$$\Delta P = 959,3 \cdot \frac{m}{V_{\text{св}} \cdot \rho_{\text{п}}}; \quad (20)$$

- для этилового спирта

$$\Delta P = 902,2 \cdot \frac{m}{V_{\text{св}} \cdot \rho_{\text{п}}}. \quad (21)$$

3.9. Избыточное давление взрыва ΔP (кПа) для ЛВЖ и ГЖ, указанных в п. А.2.2 [1], при значении $Z = 0,3$ определяется по формуле

$$\Delta P = 2,831 \cdot 10^{-5} \cdot \frac{m \cdot H_{\text{T}}}{V_{\text{св}}}. \quad (22)$$

3.10. Для м-ксилола, гексана, бензина АИ-93 зимнего, дизельного топлива зимнего, толуола, диэтилового эфира, ацетона и этилового спирта избыточное давление взрыва ΔP (кПа) согласно п. А.2.2 [1] при значении $Z = 0,3$ может быть определено по формулам:

- для м-ксилола

$$\Delta P = 1,496 \cdot 10^3 \cdot \frac{m}{V_{\text{св}}}; \quad (23)$$

- для гексана

$$\Delta P = 1,277 \cdot 10^3 \cdot \frac{m}{V_{\text{св}}}; \quad (24)$$

- для бензина АИ-93 зимнего

$$\Delta P = 1,251 \cdot 10^3 \cdot \frac{m}{V_{св}}; \quad (25)$$

- для дизельного топлива зимнего

$$\Delta P = 1,234 \cdot 10^3 \cdot \frac{m}{V_{св}}; \quad (26)$$

- для толуола

$$\Delta P = 1,159 \cdot 10^3 \cdot \frac{m}{V_{св}}; \quad (27)$$

- для диэтилового эфира (при $t_p < t_{кнп} = 34,5 \text{ }^\circ\text{C}$ – температура кипения диэтилового эфира)

$$\Delta P = 966,8 \cdot \frac{m}{V_{св}}; \quad (28)$$

- для ацетона

$$\Delta P = 887,8 \cdot \frac{m}{V_{св}}; \quad (29)$$

- для этилового спирта

$$\Delta P = 865,2 \cdot \frac{m}{V_{св}}. \quad (30)$$

3.11. Для ацетона и бензина АИ-93 зимнего избыточное давление взрыва ΔP (кПа) согласно п. А.2.1 [1] в зависимости от параметра $\frac{m_{ж}}{V_{св}}$ ($m_{ж}$ – масса поступившей в помещение ЛВЖ) при значении $Z = 0,3$, при условии полного испарения с поверхности разлива (менее площади помещения), температуре $t_p = 45 \text{ }^\circ\text{C}$ и отсутствии подвижности воздуха в помещении может быть рассчитано при указанных

условиях и для различных значений температуры t_p по формулам:

- для ацетона:

$$\text{при } t_p = 20 \text{ }^\circ\text{C: } \Delta P = 338,4 \cdot \frac{m_{ж}}{V_{св}}; \quad (31)$$

$$\text{при } t_p = 25 \text{ }^\circ\text{C: } \Delta P = 404,1 \cdot \frac{m_{ж}}{V_{св}}; \quad (32)$$

$$\text{при } t_p = 30 \text{ }^\circ\text{C: } \Delta P = 410,9 \cdot \frac{m_{ж}}{V_{св}}; \quad (33)$$

$$\text{при } t_p = 35 \text{ }^\circ\text{C: } \Delta P = 417,7 \cdot \frac{m_{ж}}{V_{св}}; \quad (34)$$

$$\text{при } t_p = 40 \text{ }^\circ\text{C: } \Delta P = 424,5 \cdot \frac{m_{ж}}{V_{св}}; \quad (35)$$

$$\text{при } t_p = 45 \text{ }^\circ\text{C: } \Delta P = 431,3 \cdot \frac{m_{ж}}{V_{св}}; \quad (36)$$

- для бензина АИ-93 зимнего:

$$\text{при } t_p = 20 \text{ }^\circ\text{C: } \Delta P = 993,6 \cdot \frac{m_{ж}}{V_{св}}; \quad (37)$$

$$\text{при } t_p = 25 \text{ }^\circ\text{C: } \Delta P = 1010,6 \cdot \frac{m_{ж}}{V_{св}}; \quad (38)$$

$$\text{при } t_p = 30 \text{ }^\circ\text{C: } \Delta P = 1027,6 \cdot \frac{m_{ж}}{V_{св}}; \quad (39)$$

$$\text{при } t_p = 35 \text{ }^\circ\text{C: } \Delta P = 1044,6 \cdot \frac{m_{ж}}{V_{св}}; \quad (40)$$

$$\text{при } t_p = 40 \text{ }^\circ\text{C: } \Delta P = 1061,6 \cdot \frac{m_{ж}}{V_{св}}; \quad (41)$$

Лаборатория
и Диагностика
http://firecategory.ru/

$$\text{при } t_p = 45 \text{ }^\circ\text{C: } \Delta P = 1078,6 \cdot \frac{m_{ж}}{V_{св}}. \quad (42)$$

3.12. Определяется категория помещения по взрывопожарной и пожарной опасности на основании полученного значения избыточного давления взрыва ΔP (кПа). Если $\Delta P > 5$ кПа, то помещение относится к взрывопожароопасной категории А (Б). Если $\Delta P \leq 5$ кПа, то помещение не относится к взрывопожароопасной категории А (Б) и дальнейшее определение категории помещения в зависимости от пожароопасных свойств и количества обращающихся в помещении веществ и материалов осуществляется в соответствии с требованиями п. 5.2 [1].

4. ПОРЯДОК ОПРЕДЕЛЕНИЯ И УПРОЩЕННЫЕ МЕТОДЫ РАСЧЕТА ПАРАМЕТРОВ ВЗРЫВОПОЖАРНОЙ ОПАСНОСТИ ГОРЮЧИХ ПЫЛЕЙ

4.1. В соответствии с положениями приложения А [1] определяется масса взвешенной в объеме помещения горючей пыли m (кг), образовавшейся в результате аварийной ситуации.

4.2. Избыточное давление взрыва ΔP (кПа) для горючих пылей согласно п. А.2.2 [1] при значении $Z = 0,5$ определяется по формуле

$$\Delta P = 47,18 \cdot \frac{m \cdot H_T}{V_{св}}, \quad (43)$$

где H_T – теплота сгорания вещества, МДж · кг⁻¹.

4.3. Расчет стехиометрической концентрации твердого горючего с известной химической брутто-формулой, включающей, например, атомы С, Н, N, O, P, Al в воздухе, производится на основе химического уравнения окисления данного вещества воздухом с брутто-формулой ($O_2 + 3,77N_2$) до следующих соответствующих продуктов взаимодействия: CO_2 , H_2O , N_2 , P_2O_5 , Al_2O_3 и др. Перечень упомянутых продуктов взаимодействия атомов можно найти в книге В.Т. Монахова [4].

Для твердого вещества с неизвестной химической брутто-формулой величину стехиометрической концентрации $\rho_{st,x}$ можно определить экспериментально, например, в стандартных опытах по определению теплоты сгорания, где потребуется дополнительно измерить уменьшение массы кислорода Δm_O в камере для сжигания в атмосфере кислорода пробной навески данного вещества Δm_X : $\rho_{st,x} = (\Delta m_X / \Delta m_O) \cdot M_O$, где $M_O \approx 0,24 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}$ – масса кислорода в 1 м^3 воздуха нормального состава при комнатной температуре.

4.4. Определяется категория помещения по взрывопожарной и пожарной опасности на основании полученного значения величины избыточного давления взрыва ΔP (кПа). Если $\Delta P > 5 \text{ кПа}$, то помещение относится к взрывопожароопасной категории Б. Если $\Delta P \leq 5 \text{ кПа}$, то помещение не относится к взрывопожароопасной категории Б и дальнейшее определение категории помещения в зависимости от пожароопасных свойств и количеств обращающихся в помещении веществ и материалов осуществляется в соответствии с требованиями п. 5.2 [1].

5. ТИПОВЫЕ ПРИМЕРЫ РАСЧЕТОВ КАТЕГОРИЙ ПОМЕЩЕНИЙ И ЗДАНИЙ ПО ВЗРЫВОПОЖАРНОЙ И ПОЖАРНОЙ ОПАСНОСТИ

5.1. Помещения с горючими газами

Пример 1

1. Исходные данные.

1.1. Аккумуляторное помещение объемом $V_{\text{п}} = 27,2 \text{ м}^3$ оборудуется аккумуляторными батареями СК-4 из 12 аккумуляторов и СК-1 из 13 аккумуляторов.

1.2. Максимальная абсолютная температура воздуха согласно [3] в районе строительства $38 \text{ }^\circ\text{C}$ (г. Екатеринбург).

1.3. Обоснование расчетного варианта наиболее неблагоприятного в отношении взрыва периода.

1.3.1. При расчете избыточного давления взрыва в качестве расчетного варианта принимается наиболее неблагоприятный в отношении взрыва период, связанный с формовкой и зарядом полностью разряженных батарей с напряжением более 2,3 В на элемент и наибольшим значением зарядного тока, превышающим в четыре раза максимальный зарядный ток.

1.3.2. Происходит заряд аккумуляторных батарей с максимальной номинальной емкостью ($A \cdot \text{ч}$). Количество одновременно заряжаемых батарей устанавливается в зависимости от эксплуатационных условий, мощности и напряжения внешнего источника тока. Продолжительность поступления водорода в помещение соответствует конечному периоду заряда при обильном газовыделении и принимается равной 1 ч ($T = 3600 \text{ с}$).

1.3.3. За расчетную температуру принимается максимальная абсолютная температура наружного воздуха в населенном пункте (климатической зоне) согласно СНиП 23-01-99* [3].

1.4. Расчет поступающего в помещение водорода при заряде аккумуляторных батарей.

1.4.1. Масса водорода, выделившегося в одном элементе при установившемся динамическом равновесии между силой зарядного тока и количеством выделяемого газа, составляет:

$$\frac{M}{I \cdot T} = \frac{1}{F} \cdot \frac{A}{Z} = \frac{1}{9,65 \cdot 10^4} \cdot \frac{1 \cdot 10^{-3}}{1} = 1,036 \cdot 10^{-8} \text{ кг} \cdot \text{А}^{-1} \cdot \text{с}^{-1},$$

где $F = 9,65 \cdot 10^4 \text{ А} \cdot \text{с} \cdot \text{моль}^{-1}$ – постоянная Фарадея; A – атомная единица массы водорода, равная 1 а. е. м = $1 \cdot 10^{-3} \text{ кг} \cdot \text{моль}^{-1}$; $Z = 1$ – валентность водорода; I – сила зарядного тока, А; T – расчетное время заряда, с.

1.4.2. Объем водорода, поступающего в помещение при заряде нескольких батарей, м^3 , можно определить по формуле

$$V_{\text{н}} = \frac{1,036 \cdot 10^{-8}}{\rho_{\text{г}}} \cdot 4 \cdot [I_1 \cdot n_1 + I_2 \cdot n_2 + \dots + I_i \cdot n_i] \cdot 3600,$$

где $\rho_{\text{г}}$ – плотность водорода при расчетной температуре воздуха, $\text{кг} \cdot \text{м}^{-3}$; I_i – максимальный зарядный ток i -й батареи, А; n_i – количество аккумуляторов i -й батареи.

Плотность водорода определяется по формуле

$$\rho_{\text{г}} = \frac{M}{V_0 \cdot (1 + \alpha \cdot t_{\text{р}})}, \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3},$$

где M – масса одного киломоля водорода, равная $2 \text{ кг} \cdot \text{кмоль}^{-1}$; V_0 – объем киломоля газа при нормальных условиях, равный $22,413 \text{ м}^3 \cdot \text{кмоль}^{-1}$; $\alpha = 0,00367 \text{ град}^{-1}$ – коэффициент температурного расширения газа; t_p – расчетная температура воздуха, °С.

Максимальная сила зарядного тока принимается по ГОСТ 825-73 «Аккумуляторы свинцовые для стационарных установок».

1.5. Стехиометрическая концентрация водорода $C_{ст}$ рассчитывается по формуле А.3 [1]:

$$C_{ст} = \frac{100}{1 + 4,84 \cdot 0,5} = 29,24 \% (\text{об.});$$

$$\beta = 0 + \frac{2-0}{4} - \frac{0}{2} = 0,5.$$

1.6. Плотность водорода при расчетной температуре воздуха будет равна:

$$\rho_r = \frac{2}{22,413 \cdot (1 + 0,00367 \cdot 38)} = 0,0783 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}.$$

1.7. Объем водорода, поступающего в аккумуляторное помещение при зарядке двух батарей СК-4 и СК-1, составит:

$$V_n = \frac{1,036 \cdot 10^{-8}}{0,0783} \cdot [4 \cdot 9 \cdot 13 + 4 \cdot 36 \cdot 12] \cdot 3600 = 1,046 \text{ м}^3.$$

1.8. Свободный объем аккумуляторного помещения составит:

$$V_{св} = 0,8 \cdot V_n = 0,8 \cdot 27,2 = 21,76 \text{ м}^3.$$

2. Избыточное давление взрыва ΔP водорода в аккумуляторном помещении согласно формуле (2) Пособия будет равно:

$$\Delta P = 717 \cdot \frac{m}{V_{\text{св}} \cdot \rho_{\text{г}}} = 717 \cdot \frac{V_{\text{н}}}{V_{\text{св}}} = 717 \cdot \frac{1,046}{21,76} = 34,5 \text{ кПа.}$$

Так как расчетное избыточное давление взрыва более 5 кПа, то аккумуляторное помещение следует относить к категории А.

3. Расчет избыточного давления взрыва ΔP водорода в аккумуляторном помещении с учетом работы аварийной вентиляции или постоянно работающей общеобменной вентиляции, отвечающей требованиям п. А.2.3 [1] (продолжительность поступления водорода в объем помещения $T = 3600$ с).

3.1. При кратности воздухообмена, создаваемого аварийной вентиляцией, равной 8 ч^{-1} , объем водорода, поступающего в помещение, составит:

$$V_{\text{н}}^* = \frac{V_{\text{н}}}{(A/3600) \cdot T + 1} = \frac{1,046}{8 + 1} = 0,116 \text{ м}^3.$$

Избыточное давление взрыва ΔP при этом будет равно:

$$\Delta P = 717 \cdot \frac{0,116}{21,76} = 3,8 \text{ кПа.}$$

3.2. При оборудовании аккумуляторного помещения аварийной вентиляцией или постоянно работающей вентиляцией с кратностью воздухообмена $A = 8 \text{ ч}^{-1}$, отвечающей требованиям п. А.2.3 [1], СП 7.13130.2009 [5] и ПУЭ [6], допускается не относить аккумуляторное помещение к категории А.

Согласно п. 5.2 и табл.1 [1] при расчетном давлении взрыва, не превышающем 5 кПа, аккумуляторное помещение следует относить к категории В1–В4 в зависимости от пожарной нагрузки, находящейся в аккумуляторном помещении.

Пример 2

1. Исходные данные.

1.1. Пост диагностики автотранспортного предприятия для грузовых автомобилей, работающих на сжатом природном газе. Объем помещения $V_n = 300 \text{ м}^3$. Свободный объем помещения $V_{св} = 0,8 \cdot V_n = 0,8 \cdot 300 = 240 \text{ м}^3$. Объем баллона со сжатым природным газом $V = 50 \text{ л} = 0,05 \text{ м}^3$. Давление в баллоне $P_1 = 2 \cdot 10^4 \text{ кПа}$.

1.2. Основной компонент сжатого природного газа – метан (98 % (об.)). Молярная масса метана $M = 16,04 \text{ кг} \cdot \text{кмоль}^{-1}$.

2. Обоснование расчетного варианта аварии.

При определении избыточного давления взрыва ΔP в качестве расчетного варианта аварии принимается разгерметизация одного баллона со сжатым природным газом и поступление его в объем помещения. За расчетную температуру принимается максимальная абсолютная температура воздуха в данном районе (г. Москва) согласно СНиП 23-01-99* [3] $t_p = 37 \text{ }^\circ\text{C}$.

Плотность метана при $t_p = 37 \text{ }^\circ\text{C}$ составит:

$$\rho_r = \frac{16,04}{22,413 \cdot (1 + 0,00367 \cdot 37)} = 0,6301 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}.$$

3. Масса поступившего в помещение при расчетной аварии метана m определяется по формулам (А.6) и (А.7) [1]:

$$V_a = 0,01 \cdot 2 \cdot 10^4 \cdot 0,05 = 10 \text{ м}^3;$$

$$m = 10 \cdot 0,6301 = 6,301 \text{ кг}.$$

4. Избыточное давление взрыва ΔP , определенное по формуле (9) Пособия, составит:

$$\Delta P = 2,36 \cdot 10^3 \cdot \frac{6,301}{240} = 62 \text{ кПа}.$$

5. Расчетное избыточное давление взрыва превышает 5 кПа, следовательно, помещение поста диагностики относится к категории А.

Пример 3

1. Исходные данные.

1.1. Помещение участка наращивания кремния. Наращивание поликристалла кремния осуществляется методом восстановления тетрахлорида кремния в атмосфере водорода на двух установках с давлением в их реакторах $P_1 = 200 \text{ кПа}$. Водород подается к установкам от коллектора, расположенного за пределами участка, по трубопроводу из нержавеющей стали диаметром $d = 0,02 \text{ м}$ (радиусом $r = 0,01 \text{ м}$) под давлением $P_2 = 300 \text{ кПа}$. Суммарная длина трубопровода от автоматической задвижки с электроприводом, расположенной за пределами участка, до установок составляет $L_1 = 15 \text{ м}$. Объем реактора $V = 0,09 \text{ м}^3$. Температура раскаленных поверхностей реактора $t = 1200 \text{ }^\circ\text{C}$. Время автоматического отключения по паспортным данным $T_a = 3 \text{ с}$. Расход газа в трубопроводе $q = 0,06 \text{ м}^3 \cdot \text{с}^{-1}$. Размеры помещения $L \times S \times H = 15,81 \times 15,81 \times 6 \text{ м}$. Объем помещения $V_n = 1500 \text{ м}^3$. Свободный объем помещения $V_{св} = 0,8 \cdot 1500 = 1200 \text{ м}^3$. Площадь помещения $F = 250 \text{ м}^2$.

1.2. Молярная масса водорода $M = 2,016 \text{ кг} \cdot \text{кмоль}^{-1}$. Нижний концентрационный предел распространения пламени водорода $C_{НКПР} = 4,1 \text{ \% (об.)}$. Стехиометрическая концентрация водорода $C_{ст} = 29,24 \text{ \% (об.)}$. Максимальное давление взрыва водорода $P_{max} = 730 \text{ кПа}$. Тетрахлорид кремния – негорючее вещество. Образующиеся в результате химической реакции вещества – негорючие.

2. Обоснование расчетного варианта аварии.

При определении избыточного давления взрыва в качестве расчетного варианта аварии принимается разгерметизация одного реактора и выход из него и подводящего трубопровода водорода в объем помещения. За расчетную температуру принимается максимальная абсолютная температура воздуха в данном районе (г. Воронеж) согласно [3] $t_p = 41$ °С. Плотность водорода при $t_p = 41$ °С $\rho_r = \frac{2,016}{22,413 \cdot (1 + 0,00367 \cdot 41)} = 0,0782$ кг · м⁻³. Расчетное время отключения трубопровода по п. А.1.2 в) [1] $T_a = 120$ с.

3. Масса поступившего в помещение при расчетной аварии водорода m определяется по формулам (А.6) – (А.10) [1]:

$$V_a = 0,01 \cdot 200 \cdot 0,09 = 0,18 \text{ м}^3;$$

$$V_{1r} = 0,06 \cdot 120 = 7,2 \text{ м}^3;$$

$$V_{2r} = 0,01 \cdot 3,14 \cdot 300 \cdot 0,01^2 \cdot 15 = 0,014 \text{ м}^3;$$

$$V_r = 7,2 + 0,014 = 7,214 \text{ м}^3;$$

$$m = (0,18 + 7,214) \cdot 0,0782 = 0,5782 \text{ кг}.$$

4. Коэффициент участия водорода во взрыве Z определяется в соответствии с приложением Д [1].

4.1. Средняя концентрация водорода C_{cp} в помещении составит:

$$C_{cp} = \frac{100 \cdot 0,5782}{0,0782 \cdot 1200} = 0,62 \% \text{ (об.);}$$

$$C_{cp} = 0,62 \% \text{ (об.)} < 0,5 \cdot C_{НКПР} = 0,5 \cdot 4,1 = 2,05 \% \text{ (об.)}.$$

Следовательно, можно определить значение коэффициента участия водорода во взрыве Z расчетным методом.

4.2. Значение предэкспоненциального множителя C_0 составит:

$$C_0 = 3,77 \cdot 10^3 \cdot \frac{0,5782}{0,0782 \cdot 1200} = 23,23 \% \text{ (об.)}.$$

4.3. Расстояния $X_{НКПР}$, $Y_{НКПР}$ и $Z_{НКПР}$ составят:

$$X_{НКПР} = Y_{НКПР} = 1,1314 \cdot 15,81 \cdot \left(\ln \frac{1,38 \cdot 23,23}{4,1} \right)^{0,5} = 25,65 \text{ м};$$

$$Z_{НКПР} = 0,0253 \cdot 6 \cdot \left(\ln \frac{1,38 \cdot 23,23}{4,1} \right)^{0,5} = 0,218 \text{ м}.$$

4.4. Расчетное значение коэффициента участия водорода во взрыве Z будет равно:

$$Z = \frac{5 \cdot 10^{-3}}{0,5782} \cdot 0,0782 \cdot \left(23,23 + \frac{4,1}{1,38} \right) \cdot 250 \cdot 0,218 = 0,97.$$

5. Избыточное давление взрыва ΔP согласно формуле (А.1) [1] составит:

$$\Delta P = (730 - 101) \cdot \frac{0,5782 \cdot 0,97}{1200 \cdot 0,0782} \cdot \frac{100}{29,24} \cdot \frac{1}{3} = 4,29 \text{ кПа}.$$

6. Расчетное избыточное давление взрыва не превышает 5 кПа. Помещение участка наращивания кремния не относится к категории А. Согласно п. 5.2 и табл. 1 [1] при расчетном давлении взрыва, не превышающем 5 кПа, данное помещение следует относить к категории В1–В4 в зависимости от пожарной нагрузки, находящейся в помещении участка наращивания кремния.

5.2. Помещения с легковоспламеняющимися жидкостями

Пример 4

1. Исходные данные.

1.1. Помещение складирования ацетона. В помещении хранится десять бочек с объемом ацетона в каждой по $V_a = 80 \text{ л} = 0,08 \text{ м}^3$. Размеры помещения $L \times S \times H = 12 \times 6 \times 6 \text{ м}$. Объем помещения $V_n = 432 \text{ м}^3$. Свободный объем помещения $V_{св} = 0,8 \cdot 432 = 345,6 \text{ м}^3$. Площадь помещения $F = 72 \text{ м}^2$.

1.2. Молярная масса ацетона $M = 58,08 \text{ кг} \cdot \text{кмоль}^{-1}$. Константы уравнения Антуана: $A = 6,37551$; $B = 1281,721$; $C_a = 237,088$. Химическая формула ацетона C_2H_4O . Плотность ацетона (жидкости) $\rho_{ж} = 790,8 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}$. Температура вспышки ацетона $t_{всп} = -18 \text{ }^\circ\text{C}$.

2. Обоснование расчетного варианта аварии.

При определении избыточного давления взрыва в качестве расчетного варианта аварии принимается разгерметизация одной бочки и разлив ацетона по полу помещения, исходя из условия, что 1 л ацетона разливается на 1 м^2 пола помещения. За расчетную температуру принимается абсолютная температура воздуха в данном районе (г. Мурманск) согласно [3] $t_p = 32 \text{ }^\circ\text{C}$.

3. Определение параметров взрывопожарной опасности проводим в соответствии с требованиями [1] и данного Пособия.

3.1. По формуле (А.2) [1] определяется значение плотности паров ацетона при расчетной температуре $t_p = 32 \text{ }^\circ\text{C}$:

$$\rho_n = \frac{58,08}{22,413 \cdot (1 + 0,00367 \cdot 32)} = 2,3190 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}.$$

3.2. Согласно Пособию определяется значение давления насыщенных паров ацетона $P_n = 40,95 \cdot \text{кПа}$ ($\lg P_n = 6,37551 - \frac{1281,721}{32 + 237,088} = 1,612306$, откуда расчетное значение $P_n = 40,95 \text{ кПа}$).

3.3. По формуле (А.13) [1] определяется значение интенсивности испарения ацетона

$$W = 10^{-6} \cdot \sqrt{58,08} \cdot 40,95 = 3,1208 \cdot 10^{-4} \text{ кг} \cdot \text{м}^{-2} \cdot \text{с}^{-1}.$$

4. Расчетная площадь разлива содержимого одной бочки ацетона составляет:

$$F_n = 1,0 \cdot V_a = 1,0 \cdot 80 = 80 \text{ м}^2.$$

Поскольку площадь помещения $F = 72 \text{ м}^2$ меньше рассчитанной площади разлива ацетона $F_n = 80 \text{ м}^2$, то окончательно принимаем $F_n = F = 72 \text{ м}^2$.

5. Масса паров ацетона, поступивших в помещение, m рассчитывается по формуле (А.12) [1]:

$$m = 3,1208 \cdot 10^{-4} \cdot 72 \cdot 3600 = 80,891 \text{ кг}.$$

В этом случае испарится только масса разлившегося из бочки ацетона и $m = m_n = V_a \cdot \rho_{ж} = 0,08 \cdot 790,8 = 63,264 \text{ кг}$.

6. Избыточное давление взрыва ΔP согласно формуле (20) Пособия будет равно:

$$\Delta P = 959,3 \cdot \frac{63,264}{345,6 \cdot 2,3190} = 75,7 \text{ кПа}.$$

7. Расчетное избыточное давление взрыва превышает 5 кПа, следовательно, помещение складирования ацетона относится к категории А.

Пример 5

1. Исходные данные.

1.1. Помещение промежуточного топливного бака резервной дизельной электростанции унифицированной компоновки. В помещении находится топливный бак с объемом дизельного топлива марки «З» (ГОСТ 305-82) $V_a = 6,3 \text{ м}^3$. Размеры помещения $L \times S \times H = 4,0 \times 4,0 \times 3,6 \text{ м}$. Объем помещения $V_n = 57,6 \text{ м}^3$. Свободный объем помещения $V_{св} = 0,8 \cdot 57,6 = 46,08 \text{ м}^3$. Площадь помещения $F = 16 \text{ м}^2$. Суммарная длина трубопроводов диаметром $d_1 = 57 \text{ мм} = 0,057 \text{ м}$ ($r_1 = 0,0285 \text{ м}$), ограниченная задвижками (ручными), установленными на подводящем и отводящем участках трубопроводов, составляет $L_1 = 10 \text{ м}$. Расход дизельного топлива в трубопроводах $q = 1,5 \text{ л} \cdot \text{с}^{-1} = 0,0015 \text{ м}^3 \cdot \text{с}^{-1}$.

1.2. Молярная масса дизельного топлива марки «З» $M = 172,3 \text{ кг} \cdot \text{кмоль}^{-1}$. Брутто-формула $C_{12,343} H_{23,889}$. Плотность жидкости при температуре $t = 25 \text{ °C}$ $\rho_{ж} = 804 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}$. Константы уравнения Антуана: $A = 5,07828$; $B = 1255,73$; $C_a = 199,523$. Температура вспышки $t_{всп} > 40 \text{ °C}$. Теплота сгорания $H_T = Q_H^p = 4,359 \cdot 10^7 \text{ Дж} \cdot \text{кг}^{-1} = 43,59 \text{ МДж} \cdot \text{кг}^{-1}$. Нижний концентрационный предел распространения пламени $C_{НКПР} = 0,6 \text{ \% (об.)}$.

2. Обоснование расчетного варианта аварии.

При определении избыточного давления взрыва в качестве расчетного варианта аварии принимается разгерметизация топливного бака и выход из него и подводящих и отводящих трубопроводов дизельного топлива в объем помещения. За расчетную температуру принимается максимальная абсолютная температура воздуха в данном районе (г. Благовещенск) согласно [3] $t_p = 41 \text{ °C}$.

Плотность паров дизельного топлива при $t_p = 41 \text{ }^\circ\text{C}$

$$\rho_n = \frac{172,3}{22,413 \cdot (1 + 0,00367 \cdot 41)} = 6,6820 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}. \text{ Расчетное}$$

время отключения трубопроводов по п. А.1.2 [1] $T_a = 300 \text{ с}$,
длительность испарения по п. А.1.2 е) [1] $T = 3600 \text{ с}$.

3. Объем $V_{\text{ж}}$ и площадь разлива $F_{\text{н}}$ поступившего при расчетной аварии дизельного топлива определяются в соответствии с положениями п. А.1.2 [1]:

$$\begin{aligned} V_{\text{ж}} &= V_{\text{а}} + q \cdot T_{\text{а}} + \pi \cdot r_1^2 \cdot L_1 = 6,3 + 0,0015 \cdot 300 + 3,14 \times \\ &\times 0,0285^2 \cdot 10 = 6,776 \text{ м}^3 = 6776 \text{ л}; \\ F_{\text{н}} &= 1,0 \cdot 6776 = 6776 \text{ м}^2. \end{aligned}$$

Поскольку площадь помещения $F = 16 \text{ м}^2$ меньше рассчитанной площади разлива дизельного топлива $F_{\text{н}} = 6776 \text{ м}^2$, то окончательно принимаем $F_{\text{н}} = F = 16 \text{ м}^2$.

4. Определяем давление насыщенных паров дизельного топлива $P_{\text{н}}$ при расчетной температуре $t_p = 41 \text{ }^\circ\text{C}$:

$$\lg P_{\text{н}} = 5,07828 - \frac{1255,73}{199,523 + 41} = -0,142551;$$

$$P_{\text{н}} = 0,72 \text{ кПа}.$$

5. Интенсивность испарения W дизельного топлива составит:

$$W = 10^{-6} \cdot 1,0 \cdot \sqrt{172,3} \cdot 0,72 = 9,45 \cdot 10^{-6} \text{ кг} \cdot \text{м}^{-2} \cdot \text{с}^{-1}.$$

6. Масса паров дизельного топлива, поступивших в помещение, m будет равна:

$$m = 9,45 \cdot 10^{-6} \cdot 16 \cdot 3600 = 0,5443 \text{ кг}.$$

7. Определение коэффициента участия паров дизельного топлива во взрыве Z проводим в соответствии с приложением Д [1].

7.1. Средняя концентрация паров дизельного топлива C_{cp} в помещении составит:

$$C_{cp} = \frac{100 \cdot 0,5443}{6,682 \cdot 46,08} = 0,18 \% \text{ (об.);}$$

$$C_{cp} = 0,18 \% \text{ (об.)} < 0,5 \cdot C_{нкпг} = 0,5 \cdot 0,6 = 0,3 \% \text{ (об.).}$$

Следовательно, можно определить значение коэффициента участия паров дизельного топлива во взрыве Z расчетным методом.

7.2. Значение C_n будет равно:

$$C_n = 100 \cdot \frac{0,72}{101} = 0,71 \% \text{ (об.).}$$

7.3. Значение стехиометрической концентрации паров дизельного топлива $C_{ст}$ согласно формуле (А.3) [1], исходя из химической брутто-формулы дизельного топлива, составит:

$$\beta = 12,343 + \frac{23,889}{4} = 18,32;$$

$$C_{ст} = \frac{100}{1 + 4,84 \cdot 18,32} = 1,12 \% \text{ (об.).}$$

7.4. Значение параметра C^* будет равно:

$$C^* = 1,9 \cdot 1,12 = 2,13 \% \text{ (об.).}$$

7.5. Поскольку $C_n = 0,71 \% < C^* = 2,13 \% \text{ (об.)}$, то считываем значение параметра X :

$$X = \frac{C_n}{C^*} = \frac{0,71}{2,13} = 0,33.$$

7.6. Согласно рис. Д.1 приложения Д [1] при значении $X = 0,33$ определяем значение коэффициента участия паров дизельного топлива во взрыве $Z = 0$.

8. Избыточное давление взрыва ΔP согласно формуле (А.1) [1] составит:

$$\Delta P = (900 - 101) \cdot \frac{0,5443 \cdot 0}{46,08 \cdot 6,682} \cdot \frac{100}{1,12} \cdot \frac{1}{3} = 0 \text{ кПа.}$$

9. Расчетное избыточное давление взрыва не превышает 5 кПа. Помещение промежуточного топливного бака резервной дизельной электростанции унифицированной компоновки не относится к категориям А или Б. Согласно п. Б.2 и табл. Б.1 [1] проведем проверку принадлежности помещения к категориям В1–В4.

10. В соответствии с п. Б.2 [1] определим пожарную нагрузку Q и удельную пожарную нагрузку g :

$$G = V_{ж} \cdot \rho_{ж} = 6,776 \cdot 804 = 5448 \text{ кг;}$$

$$Q = G \cdot Q_n^p = 5448 \cdot 43,59 = 237478 \text{ МДж;}$$

$$S = F = 16 \text{ м}^2;$$

$$g = \frac{Q}{S} = \frac{237478}{16} = 14842 \text{ МДж} \cdot \text{м}^{-2}.$$

11. Удельная пожарная нагрузка более $2200 \text{ МДж} \cdot \text{м}^{-2}$. Помещение промежуточного топливного бака резервной дизельной электростанции унифицированной компоновки согласно табл. Б.1 [1] относится к категории В1.

Пример 6

1. Исходные данные.

1.1. Помещение сушильно-пропиточного отделения электромашиного цеха. В помещении находятся два бака для покрытия лаком БТ-99 полусухих катушек способом

окунания с подводными и отводящими трубопроводами. Размеры помещения $L \times S \times H = 32 \times 10 \times 8$ м. Объем помещения $V_{\text{п}} = 2560 \text{ м}^3$. Свободный объем помещения $V_{\text{св}} = 0,8 \cdot 2560 = 2048 \text{ м}^3$. Площадь помещения $F = 320 \text{ м}^2$. Объем каждого бака $V_{\text{бак}} = 0,5 \text{ м}^3$. Степень заполнения бака лаком $\epsilon = 0,9$. Объем лака в баке $V_{\text{л}} = \epsilon \cdot V_{\text{бак}} = 0,9 \cdot 0,5 = 0,45 \text{ м}^3$. Длина и диаметр подводного (напорного) трубопровода между баком и насосом $L_1 = 10$ м и $d_1 = 25 \text{ мм} = 0,025$ м соответственно. Длина и диаметр отводящего трубопровода между задвижкой и баком $L_2 = 10$ м и $d_2 = 40 \text{ мм} = 0,04$ м соответственно. Производительность насоса $q = 6,5 \cdot 10^{-5} \text{ м}^3 \cdot \text{с}^{-1}$. Время отключения насоса $T_{\text{а}} = 300$ с. В каждый бак попеременно загружается и выгружается одновременно по 10 шт. полусных катушек, размещаемых в корзине. Открытое зеркало испарения каждого бака $F_{\text{св.бак}} = 1,54 \text{ м}^2$. Общая поверхность 10 шт. свежеокрашенных полусных катушек $F_{\text{св.окр}} = 6,28 \text{ м}^2$.

1.2. В лаке БТ-99 (ГОСТ 8017-74) в виде растворителей содержится 46 % (масс.) ксилола и 2 % (масс.) уайт-спирита. В общей массе растворителей содержится $\phi_1 = 95,83$ % (масс.) ксилола и $\phi_2 = 4,17$ % (масс.) уайт-спирита. Плотность лака БТ-99 $\rho_{\text{ж}} = 953 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}$. Молярная масса ксилола $M = 106,17 \text{ кг} \cdot \text{кмоль}^{-1}$, уайт-спирита $M = 147,3 \text{ кг} \cdot \text{кмоль}^{-1}$. Химическая формула ксилола C_8H_{10} , уайт-спирита $\text{C}_{10,5}\text{H}_{21,0}$. Плотность жидкости ксилола $\rho_{\text{ж}} = 855 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}$, уайт-спирита $\rho_{\text{ж}} = 760 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}$. Температура вспышки ксилола $t_{\text{всп}} = 29$ °С, уайт-спирита $t_{\text{всп}} = 33$ °С. Нижний концентрационный предел распространения пламени ксилола $C_{\text{НКПР}} = 1,1$ % (об.), уайт-спирита $C_{\text{НКПР}} = 0,7$ % (об.). Теплота сгорания ксилола $H_{\text{т}} = Q_{\text{н}}^{\text{р}} = 43154 \text{ кДж} \cdot \text{кг}^{-1} = 43,15 \text{ МДж} \cdot \text{кг}^{-1}$, уайт-спирита $H_{\text{т}} = Q_{\text{н}}^{\text{р}} = 43966 \text{ кДж} \cdot \text{кг}^{-1} =$

$= 43,97 \text{ МДж} \cdot \text{кг}^{-1}$. Константы уравнения Антуана для ксилола $A = 6,17972$; $B = 1\,478,16$; $C_{\text{а}} = 220,535$; для уайт-спирита $A = 7,13623$; $B = 2218,3$; $C_{\text{а}} = 273,15$.

2. Обоснование расчетного варианта аварии.

При определении избыточного давления взрыва в качестве расчетного варианта аварии принимается разгерметизация одного бака с лаком для покрытия полусных катушек способом окунания и утечка лака из напорного и отводящего трубопроводов при работающем насосе с последующим разливом лака на пол помещения. Происходит испарение ксилола и уайт-спирита с поверхности разлитого лака, а также с открытой поверхности второго бака и с поверхности выгружаемых покрытых лаком полусных катушек (10 шт.). За расчетную температуру принимается максимальная абсолютная температура воздуха в данном районе (г. Москва) согласно [3] $t_{\text{р}} = 37$ °С. Плотность паров при $t_{\text{р}} = 37$ °С:

$$\text{ксилола } \rho_{\text{п}} = \frac{106,17}{22,413 \cdot (1 + 0,00367 \cdot 37)} = 4,1706 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3};$$

$$\text{уайт-спирита } \rho_{\text{п}} = \frac{147,3}{22,413 \cdot (1 + 0,00367 \cdot 37)} = 5,7864 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}.$$

Расчетное время отключения трубопроводов и насоса по п. А.1.2 в) [1] $T_{\text{а}} = 300$ с, длительность испарения по п. А.1.2 е) [1] $T = 3600$ с.

3. Объем $V_{\text{ж}}$, площадь разлива $F_{\text{р}}$ поступившего в помещение при расчетной аварии лака и площадь испарения $F_{\text{и}}$ определяются в соответствии с положениями п. А.1.2 [1]:

$$V_{\text{ж}} = V_{\text{л}} + q \cdot T_{\text{а}} + \frac{\pi}{4} \cdot (d_1^2 \cdot L_1 + d_2^2 \cdot L_2) = 0,45 + 6,5 \cdot 10^{-5} \cdot 300 + 0,785 \cdot (0,025^2 \cdot 10 + 0,04^2 \cdot 10) = 0,487 \text{ м}^3 = 487 \text{ л};$$

$$F_p = 0,5 \cdot 487 = 243,5 \text{ м}^2;$$

$$F_n = F_p + F_{\text{смк}} + F_{\text{св.окр}} = 243,5 + 1,54 + 6,28 = 251,3 \text{ м}^2.$$

4. Определяем давление насыщенных паров P_n ксилола и уайт-спирита при расчетной температуре $t_p = 37 \text{ }^\circ\text{C}$:

- для ксилола

$$\lg P_n = 6,17972 - \frac{1478,16}{(220,535 + 37)} = 0,440073;$$

$$P_n = 2,755 \text{ кПа};$$

- для уайт-спирита

$$\lg P_n = 7,13623 - \frac{2218,3}{(273,15 + 37)} = -0,016116;$$

$$P_n = 0,964 \text{ кПа}.$$

5. Интенсивность испарения W растворителя составит:

- по ксилолу

$$W = 10^{-6} \cdot 1,0 \cdot \sqrt{106,17} \cdot 2,755 = 2,8387 \cdot 10^{-5} \text{ кг} \cdot \text{м}^{-2} \cdot \text{с}^{-1};$$

- по уайт-спириту

$$W = 10^{-6} \cdot 1,0 \cdot \sqrt{147,3} \cdot 0,964 = 1,1700 \cdot 10^{-5} \text{ кг} \cdot \text{м}^{-2} \cdot \text{с}^{-1}.$$

6. В соответствии с положениями п. А.2.5 [1] определяем массу паров, поступивших в помещение, m по наиболее опасному компоненту – ксилолу:

$$m = 2,8387 \cdot 10^{-5} \cdot 251,3 \cdot 3600 = 25,6812 \text{ кг}.$$

7. Определение коэффициента участия паров растворителя во взрыве Z проводим в соответствии с приложением Д [1], принимая значения расчетных параметров по ксилолу либо уайт-спириту, наиболее опасные в отношении последствий взрыва.

7.1. Средняя концентрация $C_{\text{ср}}$ паров растворителя в помещении составит:

$$C_{\text{ср}} = \frac{100 \cdot 25,6812}{4,1706 \cdot 2048} = 0,30 \% \text{ (об.)};$$

$$C_{\text{ср}} = 0,30 \% \text{ (об.)} < 0,5 \cdot C_{\text{НКПР}} = 0,5 \cdot 0,7 = 0,35 \% \text{ (об.)}.$$

Следовательно, можно определить значение коэффициента участия паров растворителя во взрыве Z расчетным методом.

7.2. Значение C_n будет равно:

$$C_n = 100 \cdot \frac{2,755}{101} = 2,73 \% \text{ (об.)}.$$

7.3. Значение C_0 будет равно:

$$C_0 = 2,73 \cdot \left(\frac{25,6812 \cdot 100}{2,73 \cdot 4,1706 \cdot 2048} \right)^{0,41} = 1,105 \% \text{ (об.)}.$$

7.4. Расстояния $X_{\text{НКПР}}$, $Y_{\text{НКПР}}$, $Z_{\text{НКПР}}$ составят:

$$X_{\text{НКПР}} = 1,1958 \cdot 32 \cdot \left(1,0 \cdot \ln \frac{1,25 \cdot 1,105}{0,7} \right)^{0,5} = 31,55 \text{ м};$$

$$Y_{\text{НКПР}} = 1,1958 \cdot 10 \cdot \left(1,0 \cdot \ln \frac{1,25 \cdot 1,105}{0,7} \right)^{0,5} = 9,86 \text{ м};$$

$$Z_{\text{НКПР}} = 0,04714 \cdot 8 \cdot \left(1,0 \cdot \ln \frac{1,25 \cdot 1,105}{0,7} \right)^{0,5} = 0,31 \text{ м}.$$

7.5. Коэффициент участия паров растворителя во взрыве Z согласно формуле (Д.2) приложения Д [1] составит:

$$Z = \frac{5 \cdot 10^{-3}}{25,6812} \cdot 5,7864 \cdot \left(1,105 + \frac{1,1}{1,25} \right) \cdot 320 \cdot 0,31 = 0,222.$$

8. Значение стехиометрической концентрации $C_{ст}$ согласно формуле (А.3) [1] составит:

- для ксилола

$$\beta = 8 + \frac{10}{4} = 10,5;$$

$$C_{ст} = \frac{100}{1 + 4,84 \cdot 10,5} = 1,93 \% \text{ (об.);}$$

- для уайт-спирита

$$\beta = 10,5 + \frac{21}{4} = 15,75;$$

$$C_{ст} = \frac{100}{1 + 4,84 \cdot 15,75} = 1,29 \% \text{ (об.).}$$

9. Избыточное давление взрыва ΔP согласно формуле (А.1) [1] составит:

$$\Delta P = (900 - 101) \cdot \frac{25,6812 \cdot 0,222}{2048 \cdot 4,1706} \cdot \frac{100}{1,29} \cdot \frac{1}{3} = 13,8 \text{ кПа.}$$

10. Расчетное избыточное давление взрыва превышает 5 кПа, следовательно, помещение сушильно-пропиточного отделения электромашинного цеха относится к категории Б.

11. Расчет избыточного давления взрыва ΔP в помещении сушильно-пропиточного отделения электромашинного цеха с учетом работы аварийной вентиляции или постоянно работающей общеобменной вентиляции, удовлетворяющей требованиям п. А.2.3 [1]. Рассматривается случай при кратности обмена аварийной вентиляции $A = 6 \text{ ч}^{-1}$.

11.1. При кратности воздухообмена, создаваемого аварийной вентиляцией, равной $A = 6 \text{ ч}^{-1} = 1,6667 \cdot 10^{-3} \cdot \text{с}^{-1}$ согласно п. 3.4 Пособия скорость движения воздуха в помещении составит:

$$U = A \cdot L = 1,6667 \cdot 10^{-3} \cdot 32 = 0,05 \text{ м} \cdot \text{с}^{-1}.$$

11.2. Интенсивность испарения W растворителя (по ксилолу) при скорости воздушного потока в помещении $U = 0,05 \text{ м} \cdot \text{с}^{-1}$ (с некоторым запасом коэффициент $\eta = 1,6$ в соответствии с табл. А.2 [1]) будет равна:

$$W = 10^{-6} \cdot 1,6 \cdot \sqrt{106,17} \cdot 2,755 = 4,5420 \cdot 10^{-5} \text{ кг} \cdot \text{м}^{-2} \cdot \text{с}^{-1}.$$

11.3. Масса поступивших в помещение паров растворителя (по ксилолу) m_n составит:

$$m_n = 4,5420 \cdot 10^{-5} \cdot 251,3 \cdot 3600 = 41,0906 \text{ кг.}$$

11.4. Масса находящихся в помещении паров растворителя m при учете работы аварийной вентиляции или постоянно работающей общеобменной вентиляции, удовлетворяющей требованиям п. А.2.3 [1], будет равна:

$$m = \frac{m_n}{A \cdot T + 1} = \frac{41,0906}{1,6667 \cdot 10^{-3} \cdot 3600 + 1} = 5,8700 \text{ кг.}$$

11.5. Средняя концентрация $C_{ср}$ паров растворителя в помещении составит:

$$C_{ср} = \frac{100 \cdot 5,8700}{4,1706 \cdot 2048} \approx 0,07 \% \text{ (об.);}$$

$C_{ср} = 0,07 \% \text{ (об.)} < 0,5 \cdot C_{НКПР} = 0,5 \cdot 0,7 = 0,35 \% \text{ (об.)}$. Следовательно, можно определить значение коэффициента участия паров растворителя во взрыве Z расчетным методом.

11.6. Значение C_0 будет равно:

$$C_0 = 2,73 \cdot \left(\frac{5,8700 \cdot 100}{2,73 \cdot 4,1706 \cdot 2048} \right)^{0,46} = 0,502 \% \text{ (об.).}$$

11.7. Расстояния $X_{\text{НКПР}}$, $Y_{\text{НКПР}}$, $Z_{\text{НКПР}}$ составят:

$$X_{\text{НКПР}} = 1,1958 \cdot 32 \cdot \left(1,0 \cdot \ln \frac{1,27 \cdot 0,502}{0,7}\right)^{0,5} = 0 \text{ м};$$

$$Y_{\text{НКПР}} = 1,1958 \cdot 10 \cdot \left(1,0 \cdot \ln \frac{1,27 \cdot 0,502}{0,7}\right)^{0,5} = 0 \text{ м};$$

$$Z_{\text{НКПР}} = 0,3536 \cdot 8 \cdot \left(1,0 \cdot \ln \frac{1,27 \cdot 0,502}{0,7}\right)^{0,5} = 0 \text{ м}.$$

Значения $X_{\text{НКПР}}$, $Y_{\text{НКПР}}$, $Z_{\text{НКПР}}$ согласно приложению Д [1] принимаются равными 0, поскольку логарифмы указанных в формулах сомножителей дают отрицательные значения. Следовательно, согласно формуле (Д.1) приложения Д [1] коэффициент участия паров растворителя также равен $Z = 0$. Подставляя в формулу (А.1) [1] значение коэффициента $Z = 0$, получим избыточное давление взрыва $\Delta P = 0$ кПа.

11.8. Расчетное избыточное давление взрыва не превышает 5 кПа, следовательно, помещение сушильно-пропиточного отделения электромашиного цеха при оснащении его аварийной вентиляцией или постоянно работающей общеобменной вентиляцией, удовлетворяющей требованиям п. А.2.3 [1], с кратностью воздухообмена $A = 6 \text{ ч}^{-1}$ не относится к категории А или Б. Согласно п. Б.2 и табл. Б1 [1] проведем проверку принадлежности помещения к категориям В1–В4.

11.9. В соответствии с п. Б.2 [1] определим пожарную нагрузку Q и удельную пожарную нагрузку g :

$$G = 2 \cdot V_a \cdot \rho_{\text{ж}} = 2 \cdot 0,45 \cdot 855 = 769,5 \text{ кг};$$

$$Q = G \cdot Q_n^p = 769,5 \cdot 43,97 = 33835 \text{ МДж};$$

$$S = 2 \cdot F_{\text{смк}} = 1,54 \cdot 2 = 3,08 \text{ м}^2$$

(согласно п. Б.2 [1] принимаем $S = 10 \text{ м}^2$);

$$g = \frac{Q}{S} = \frac{33835}{10} = 3383,5 \text{ МДж} \cdot \text{м}^{-2}.$$

11.10. Удельная пожарная нагрузка более $2200 \text{ МДж} \cdot \text{м}^{-2}$. Помещение сушильно-пропиточного отделения электромашиного цеха при оснащении его аварийной вентиляцией или постоянно работающей общеобменной вентиляцией, удовлетворяющей требованиям п. А.2.3 [1], с кратностью воздухообмена $A = 6 \text{ ч}^{-1}$ согласно табл. Б.1 [1] относится к категории В1.

5.3. Помещения с нагретыми легковоспламеняющимися и горючими жидкостями

Пример 7

1. Исходные данные.

1.1. Помещение приемной емкости охлажденного гексана установки экстракции пропиточного масла. В помещении расположена емкость с объемом гексана $V_a = 40 \text{ л} = 0,04 \text{ м}^3$, насосы горячей воды. Размеры помещения $L \times S \times H = 12 \times 6 \times 6 \text{ м}$. Объем помещения $V_{\text{п}} = 432 \text{ м}^3$. Свободный объем помещения $V_{\text{св}} = 0,8 \cdot 432 = 345,6 \text{ м}^3$. Площадь помещения $F = 72 \text{ м}^2$. Температура гексана в емкости охлажденного гексана $T_a = 50 \text{ °С} = 323,2 \text{ К}$. Суммарный объем гексана, истекающего из подводящих и отводящих трубопроводов при аварийной ситуации, составляет $V_{\text{тр}} = 1 \text{ л} = 0,001 \text{ м}^3$.

1.2. Молярная масса гексана $M = 86,177 \text{ кг} \cdot \text{кмоль}^{-1}$. Константы уравнения Антуана: $A = 5,99517$; $B = 1166,274$; $C_a = 223,661$. Химическая формула гексана C_6H_{14} . Плотность гексана (жидкости) при температуре жидкости $t_{\text{ж}} = 50 \text{ °С}$

$\rho_{ж} = 631,8 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}$. Средняя теплоемкость гексана в интервале температур $0 \div 100 \text{ }^\circ\text{C}$ $C_{ж} = 2514 \text{ Дж} \cdot \text{кг}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$. Температура вспышки гексана $t_{всп} = -23 \text{ }^\circ\text{C}$. Температура кипения гексана $t_{к} = 68,74 \text{ }^\circ\text{C}$.

2. Обоснование расчетного варианта аварии.

При определении избыточного давления взрыва в качестве расчетного варианта аварии принимается разгерметизация приемной емкости и выход из нее и подводящих и отводящих трубопроводов гексана в объем помещения. За расчетную температуру принимается температура нагрева гексана в приемной емкости $t_{p,2} = 50 \text{ }^\circ\text{C}$. Максимальная абсолютная температура воздуха в данном районе (г. Москва) согласно [3] $t_{p,1} = 37 \text{ }^\circ\text{C}$.

3. Определение параметров взрывопожарной опасности проводим с использованием [1] и данного Пособия.

3.1. Плотность паров гексана (формула А.2 [1]) составит:

$$\text{при } t_{p,1} = 37 \text{ }^\circ\text{C} \quad \rho_n = \frac{86,177}{22,413 \cdot (1 + 0,00367 \cdot 37)} = 3,3852 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3};$$

$$\text{при } t_{p,2} = 50 \text{ }^\circ\text{C} \quad \rho_n = \frac{86,177}{22,413 \cdot (1 + 0,00367 \cdot 50)} = 3,2488 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}.$$

3.2. Давление насыщенных паров гексана при температурах $t_{p,1} = 37 \text{ }^\circ\text{C}$ и $t_{p,2} = 50 \text{ }^\circ\text{C}$ составит соответственно (п. 3.2 Пособия):

$$\lg P_{n,1} = 5,99517 - \frac{1166,274}{37 + 223,661} = 1,520876;$$

$$P_{n,1} = 33,18 \text{ кПа};$$

$$\lg P_{n,2} = 5,99517 - \frac{1166,274}{50 + 223,661} = 1,733423;$$

$$P_{n,2} = 54,13 \text{ кПа}.$$

3.3. Удельная теплота испарения гексана $L_{\text{исп}}$ ($\text{Дж} \cdot \text{кг}^{-1}$) при температуре $t_{p,2} = 50 \text{ }^\circ\text{C}$ рассчитывается по формуле (А.15) [1]:

$$L_{\text{исп}} = \frac{19,173 \cdot 10^3 \cdot B \cdot T_a^2}{(T_a + C_a - 273,2)^2 \cdot M} =$$
$$= \frac{19,173 \cdot 10^3 \cdot 1166,274 \cdot 323,2^2}{(323,2 + 223,661 - 273,2)^2 \cdot 86,177} = 361923 \text{ Дж} \cdot \text{кг}^{-1}.$$

3.4. Объем гексана, вышедшего в помещение, V_r (м^3) составит:

$$V_r = V_a + V_{\text{тр}} = 0,04 + 0,001 = 0,041 \text{ м}^3.$$

3.5. Масса вышедшего в помещение гексана $m_{\text{п}}$ (кг) составит:

$$m_{\text{п}} = V_r \cdot \rho_{\text{ж}} = 0,041 \cdot 631,8 = 25,904 \text{ кг}.$$

3.6. Расчетная площадь разлившегося гексана $F_{\text{н}}$ (м^2) составит:

$$F_{\text{н}} = 1,0 \cdot V_r = 1,0 \cdot 41 = 41 \text{ м}^2.$$

4. Для определения массы m_1 (кг) паров гексана, испарившихся при охлаждении разлившейся жидкости от $t_{p,2} = 50 \text{ }^\circ\text{C}$ до $t_{p,1} = 37 \text{ }^\circ\text{C}$, воспользуемся формулой (А.14) [1]:

$$m_1 = 0,02 \cdot \sqrt{M} \cdot P_{\text{н},2} \cdot \frac{C_{\text{ж}} \cdot m_{\text{п}}}{L_{\text{исп}}} = 0,02 \cdot \sqrt{86,177} \cdot 54,13 \times$$
$$\times \frac{2514 \cdot 25,904}{361923} = 1,808 \text{ кг}.$$

5. Интенсивность испарения W ($\text{кг} \cdot \text{м}^{-2} \cdot \text{с}^{-1}$) гексана при расчетной температуре $t_{p,1} = 37 \text{ }^\circ\text{C}$ определяем согласно формуле (А.13) [1]:

$$W = 10^{-6} \cdot \eta \cdot \sqrt{M} \cdot P_{н,1} = 10^{-6} \cdot 1,0 \cdot \sqrt{86,177} \cdot 33,18 = 3,0802 \cdot 10^{-4} \text{ кг} \cdot \text{м}^{-2} \cdot \text{с}^{-1}.$$

6. Масса m_2 (кг) паров гексана, испарившихся с поверхности разлива при расчетной температуре $t_{p,1} = 37 \text{ }^\circ\text{C}$, согласно формуле (А.12) [1] составит:

$$m_2 = 3,0802 \cdot 10^{-4} \cdot 41 \cdot 3600 = 45,464 \text{ кг}.$$

7. Суммарная масса испарившегося гексана составит:

$$m = m_1 + m_2 = 1,808 + 45,464 = 47,272 \text{ кг}.$$

Поскольку $m_n = 25,904 < m = 47,272 \text{ кг}$, то принимаем, что масса вышедшего при аварийной разгерметизации приемной емкости гексана испаряется полностью, т. е. $m = m_n = 25,904 \text{ кг}$.

8. Избыточное давление взрыва ΔP согласно формуле (16) Пособия будет равно:

$$\Delta P = 3,507 \cdot 10^3 \cdot \frac{25,904}{345,6 \cdot 3,2488} = 80,91 \text{ кПа}.$$

9. Расчетное избыточное давление взрыва превышает 5 кПа, следовательно, помещение приемной емкости охлажденного гексана относится к категории А.

Пример 8

1. Исходные данные.

1.1. Помещение насосной диметилформамида (ДМФА). В помещении расположены три насоса, откачивающих ДМФА из расположенного вне пределов помещения сборника, в который ДМФА отбирается из отгонного куба низа ректификационной колонны при температуре $T_1 = 130 \text{ }^\circ\text{C} = 403,2 \text{ К}$. Температура нагретого ДМФА в сборнике $T_a = 110 \text{ }^\circ\text{C} = 383,2 \text{ К}$.

Производительность одного насоса $q = 1 \text{ м}^3 \cdot \text{ч}^{-1} = 2,78 \times 10^{-4} \text{ м}^3 \cdot \text{с}^{-1} = 0,278 \text{ л} \cdot \text{с}^{-1}$. На подводящих и отводящих трубопроводах насосов за пределами помещения установлены автоматические задвижки (время отключения $\tau = 120 \text{ с}$). Объем ДМФА в отводящих и подводящих трубопроводах с учетом объема ДМФА в насосе для одного насоса составляет $V_{\text{тр}} = 0,02 \text{ м}^3 = 20 \text{ л}$. Размеры помещения $L \times S \times H = 18 \times 6 \times 6 \text{ м}$. Площадь помещения $F = 108 \text{ м}^2$. Объем помещения $V_n = 648 \text{ м}^3$. Свободный объем помещения $V_{\text{св}} = 0,8 \cdot 648 = 518,4 \text{ м}^3$.

1.2. Молярная масса ДМФА $M = 73,1 \text{ кг} \cdot \text{кмоль}^{-1}$. Константы уравнения Антуана: $A = 6,15939$; $B = 1482,985$; $C_a = 204,342$. Химическая формула ДМФА $\text{C}_3\text{H}_7\text{ON}$. Стехиометрическая концентрация ДМФА $C_{\text{ст}} = 4,64 \text{ \% (об.)}$. Плотность жидкости ДМФА при $t = 25 \text{ }^\circ\text{C}$ $\rho_{\text{ж}} = 950 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}$ (с запасом для $t = 110 \text{ }^\circ\text{C}$ при расчетах). Теплоемкость ДМФА принимаем с запасом для расчетов по гексану $C_{\text{ж}} = 2514 \text{ Дж} \cdot \text{кг}^{-1} \cdot \text{К}^{-1}$ (пример 7 Пособия). Температура вспышки ДМФА $t_{\text{всп}} = 53 \text{ }^\circ\text{C}$. Температура кипения ДМФА $t_{\text{к}} = 153 \text{ }^\circ\text{C}$. Теплоту сгорания $Q_{\text{н}}^{\text{p}} = 45,105 \text{ МДж} \cdot \text{кг}^{-1}$ принимаем с запасом для расчетов по гексану (приложение 1 Пособия).

2. Обоснование расчетного варианта аварии.

При определении избыточного давления взрыва в качестве расчетного варианта аварии принимается разгерметизация одного насоса и выход из него и подводящих и отводящих трубопроводов ДМФА в объем помещения. За расчетную температуру принимается температура нагрева ДМФА в сборнике $t_{p,2} = 110 \text{ }^\circ\text{C}$. Максимальная абсолютная температура воздуха в данном районе (г. Москва) согласно [3] $t_{p,1} = 37 \text{ }^\circ\text{C}$.

3. Определение параметров взрывопожарной опасности проводим в соответствии с требованиями [1] и данного Пособия.

3.1. Плотность паров ДМФА при $t_{p,1} = 37$ °С составит:

$$\rho_n = \frac{73,1}{22,413 \cdot (1 + 0,00367 \cdot 37)} = 2,8716 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3};$$

при $t_{p,2} = 110$ °С

$$\rho_n = \frac{73,1}{22,413 \cdot (1 + 0,00367 \cdot 110)} = 2,3235 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}.$$

3.2. Давление насыщенных паров ДМФА при температуре $t_{p,2} = 110$ °С составит соответственно (п. 3.2 Пособия):

$$\lg P_n = 6,15939 - \frac{1482,985}{110 + 204,342} = 1,441646;$$

$$P_n = 27,65 \text{ кПа}.$$

3.3. Удельная теплота испарения $L_{исп}$ (Дж · кг⁻¹) ДМФА при температуре $t_{p,2} = 110$ °С рассчитывается по формуле (А.15) [1]:

$$L_{исп} = \frac{19,173 \cdot 10^3 \cdot B \cdot T_a^2}{(T_a + C_a - 273,2)^2 \cdot M} =$$
$$= \frac{19,173 \cdot 10^3 \cdot 1482,985 \cdot 383,2^2}{(383,2 + 204,342 - 273,2)^2 \cdot 73,1} = 578037 \text{ Дж} \cdot \text{кг}^{-1}.$$

3.4. Объем V_d (м³) ДМФА, вышедшего в помещение, и площадь разлива жидкости F_p (м²) составит:

$$V_d = q \cdot \tau + V_{тр} = 2,78 \cdot 10^{-4} \cdot 120 + 0,02 = 0,0334 + 0,02 =$$
$$= 0,0534 \text{ м}^3 = 53,4 \text{ л};$$

$$F_p = 1,0 \cdot V_d = 1,0 \cdot 53,4 = 53,4 \text{ м}^2.$$

3.5. Масса вышедшего в помещение ДМФА m_n (кг) составит:

$$m_n = V_d \cdot \rho_{ж} = 0,0534 \cdot 950 = 50,73 \text{ кг}.$$

4. Масса m (кг) паров ДМФА, образующихся при испарении нагретой жидкости ДМФА, определяется по формуле (А.14) [1]:

$$m = 0,02 \cdot \sqrt{M} \cdot P_n \cdot \frac{C_{ж} \cdot m_n}{L_{исп}} =$$
$$= 0,02 \cdot \sqrt{73,1} \cdot 27,65 \cdot \frac{2514 \cdot 50,73}{578037} = 1,043 \text{ кг}.$$

5. Избыточное давление взрыва ΔP согласно формуле (13) Пособия составит:

$$\Delta P = 7,99 \cdot 10^3 \cdot \frac{1,043}{518,4 \cdot 2,3235 \cdot 4,64} = 1,49 \text{ кПа}.$$

6. Расчетное избыточное давление взрыва не превышает 5 кПа. Помещение насосной диметилформамида не относится к категориям А или Б. Согласно п. Б.2 и табл. Б.1 [1] проведем проверку принадлежности помещения к категориям В1–В4.

7. В соответствии с п. Б.2 [1] определим пожарную нагрузку Q и удельную пожарную нагрузку g :

$$Q = G \cdot Q_n^p = 152,2 \cdot 45,105 = 6865 \text{ МДж};$$

$$G = 3 \cdot m_n = 3 \cdot 50,73 = 152,2 \text{ кг};$$

$$g = \frac{Q}{S} = \frac{6865}{108} = 63,6 \text{ МДж} \cdot \text{м}^{-2};$$

$$S = 3 \cdot F_p = 3 \cdot 53,4 = 160,2 \text{ м}^2.$$

Поскольку $F < F_p$, принимаем $S = F = 108 \text{ м}^2$.

8. Удельная пожарная нагрузка менее $180 \text{ МДж} \cdot \text{м}^{-2}$, но площадь размещения пожарной нагрузки более 10 м^2 . В соответствии с табл. Б.1 [1] помещение насосной диметилформамида относится к категории В3.

5.4. Помещения с горючими пылями

Пример 9

1. Исходные данные.

1.1. Производственное помещение, где осуществляется фасовка пакетов с сухим растворимым напитком, имеет следующие габариты: высота – 8 м, длина – 30 м, ширина – 10 м. Свободный объем помещения составляет $V_{\text{св}} = 0,8 \cdot 8 \times 30 \cdot 10 = 1920 \text{ м}^3$. В помещении расположен смеситель, представляющий собой цилиндрическую емкость со встроенным шнекообразным устройством равномерного перемешивания порошкообразных компонентов напитка, загружаемых через расположенное сверху входное отверстие. Единовременная загрузка дисперсного материала в смеситель составляет $m_{\text{ан}} = m = 300 \text{ кг}$. Основным компонентом порошкообразной смеси является сахар (более 95 % (масс.)), который представляет наибольшую пожаровзрывоопасность. Подготовленная в смесителе порошкообразная смесь подается в аппараты фасовки, где производится дозирование (по 30 г) сухого напитка в полиэтиленовые упаковки. Значительное количество пылеобразного материала в смесителе и частая пылеуборка в помещении позволяет при обосновании расчетного варианта аварии пренебречь пылеотложениями на полу, стенах и других поверхностях.

1.2. Расчет категории помещения производится по са-
харной пыли, которая представлена в подавляющем количестве по отношению к другим компонентам сухого напитка. Теплота сгорания пыли $H_T = 16477 \text{ кДж} \cdot \text{кг}^{-1} = 1,65 \cdot 10^7 \text{ Дж} \cdot \text{кг}^{-1}$. Распределение пыли по дисперсности представлено в таблице.

| Фракция пыли, мкм | ≤ 100 мкм | ≤ 200 мкм | ≤ 500 мкм | ≤ 1 000 мкм |
|--------------------------|-----------|-----------|-----------|-------------|
| Массовая доля, % (масс.) | 5 | 10 | 40 | 100 |

Критический размер частиц взрывоопасной взвеси сахарной пыли $d^* = 200 \text{ мкм}$.

2. Обоснование расчетного варианта аварии.

Поскольку в помещении не обращаются горючие газы, жидкостевоспламеняющиеся жидкости с температурой вспышки не более 28 °C , а также вещества и материалы, способные взрываться и гореть при взаимодействии с водой, кислородом воздуха или друг с другом, данное помещение не относится к категории А.

В соответствии с п. 5.2 [1] следует рассмотреть возможность отнесения данного помещения к категории Б. Поскольку в помещении обращаются только горючие пыли, для проверки возможности отнесения данного помещения к категории Б следует рассмотреть аварию, сопровождающуюся образованием облака горючей пыли, и произвести расчет избыточного давления взрыва.

Аварийная ситуация, которая сопровождается наибольшим выбросом горючего материала в объем помещения, связана с разгерметизацией смесителя, как емкости, содержащей наибольшее количество горючего материала.

Процесс разгерметизации может быть связан со взрывом взвеси в смесителе: в процессе перемешивания в объеме смесителя создается взрывоопасная смесь горючего порошка с воздухом, зажигание которой возможно разрядом статического электричества или посторонним металлическим предметом, попавшим в аппарат при загрузке исходных компонентов; затирание примесного материала между шнеком и корпусом смесителя приводит к его разогреву до температур, достаточных для зажигания пылевоздушной смеси. Взрыв пыли в объеме смесителя вызывает ее выброс в объем помещения и вторичный взрыв. Отнесение помещения к категории Б зависит от величины расчетного избыточного давления взрыва.

3. Расчет избыточного давления взрыва ΔP производится по формуле (А.4) [1], где коэффициент участия пыли во взрыве Z рассчитывается по формуле (А.16) [1] (для $d^* \leq 200$ мкм $F = 10\% = 0,1$) и составляет:

$$Z = 0,5 \cdot F = 0,5 \cdot 0,1 = 0,05.$$

Отсюда получаем:

$$\Delta P = \frac{m \cdot H_T \cdot P_0 \cdot Z}{V_{св} \cdot \rho_B \cdot C_p \cdot T_0} \cdot \frac{1}{K_H} = \frac{300 \cdot 1,65 \cdot 10^7 \cdot 101 \cdot 0,05}{1920 \cdot 1,2 \cdot 1010 \cdot 300 \cdot 3} = 11,9 \text{ кПа.}$$

4. Расчетное избыточное давление взрыва превышает 5 кПа, следовательно, помещение фасовки пакетов с сухим растворимым напитком относится к категории Б.

Пример 10

1. Исходные данные.

1.1. Складское помещение мукомольного комбината для хранения муки в мешках по 50 кг. Свободный объем помещения $V_{св} = 1000 \text{ м}^3$. Ежедневная пылеуборка в поме-

щении позволяет пренебречь пылеотложениями на полу, стенах и других поверхностях ($m_{вз} = 0$). Размещение мешков производится вручную складскими работниками. Максимальная высота подъема мешка не превышает 2 м.

1.2. Единственным взрывопожароопасным веществом в помещении является мука: мелкодисперсный продукт (размер частиц менее 100 мкм). Теплота сгорания $H_T = 1,8 \cdot 10^7 \text{ Дж} \cdot \text{кг}^{-1}$. Критический размер частиц взрывоопасной взвеси мучной пыли $d^* = 250$ мкм.

1.3. Сведения, необходимые для определения стехиометрической концентрации мучной пыли $\rho_{ст}$ в воздухе при нормальных условиях (атмосферное давление 101,3 кПа, температура 20 °С), могут задаваться одним из трех способов:

- 1) прямым указанием величины: $\rho_{ст} = 0,25 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}$;
- 2) указанием сведений о брутто-формуле химического состава вещества, например, в виде $C_Y H_B O_K N_A$. В таком случае расчет $\rho_{ст}$ производится на основе химического уравнения окисления данного вещества воздухом до соответствующих продуктов взаимодействия (CO_2 , H_2O и N_2) – по формуле

$$\rho_{ст} = 0,0087 \cdot (12 \cdot Y + B + 16 \cdot K + 14 \cdot A) / (Y + B/4 - K/2).$$

При наличии в брутто-формуле вещества других элементов, например S, P, Al, и т. д., в расчете должны учитываться дополнительные продукты окисления: SO_3 , P_2O_5 , Al_2O_3 и т. д.;

- 3) результатами экспериментального измерения убыли массы кислорода Δm_O в камере, где произведено выжигание пробной массы исследуемого вещества Δm_X в атмосфере кислорода (например, в установке для определения теплоты сгорания вещества по ГОСТ 21261-91).

В этом случае расчет $\rho_{ст}$ производится по формуле

$$\rho_{ст} = (\Delta m_X / \Delta m_O) \cdot M_O,$$

где M_O — масса кислорода в 1 м³ воздуха; допускается принимать $M_O = 0,24 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}$.

2. Обоснование расчетного варианта аварии.

Поскольку в помещении не обращаются горючие газы, легковоспламеняющиеся жидкости с температурой вспышки не более 28 °С, а также вещества и материалы, способные взрываться и гореть при взаимодействии с водой, кислородом воздуха или друг с другом, данное помещение не относится к категории А.

В соответствии с п. 5.2 [1] следует рассмотреть возможность отнесения данного помещения к категории Б. Поскольку в нем обращаются только горючие пыли, для проверки возможности отнесения данного помещения к категории Б следует рассмотреть аварию, сопровождающуюся образованием облака горючей пыли, и произвести расчет избыточного давления взрыва.

Аварийная ситуация с образованием пылевоздушного облака может быть связана с разрывом тары (одного из мешков с мукой), в результате которого его содержимое ($m_{ав} = 50 \text{ кг}$), поступаая в помещение с максимально возможной высоты ($H = 2 \text{ м}$), образует взрывоопасную взвесь. С определенным запасом надежности примем объем образующегося при этом пылевоздушного облака равным объему конуса, имеющего высоту H и радиус основания также равный H . В этом случае объем аварийного облака составит

$$V_{ав} = (1/3) \cdot H \cdot \pi \cdot H^2 = (1/3) \cdot 2 \cdot 3,14 \cdot 2^2 = 8,4 \text{ м}^3.$$

3. Коэффициент участия пыли во взрыве Z рассчитывается по формуле (А.16) [1] и составляет:

$$Z = 0,5 \cdot F = 0,5 \cdot 1 = 0,5.$$

4. Расчетную массу взвешенной в объеме помещения пыли m (кг), образовавшейся в результате аварийной ситуации, определяют по формуле (А.17) [1]:

$$m = \min \left\{ \begin{array}{l} m_{вз} + m_{ав} \\ \rho_{ст} \cdot V_{ав} / Z \end{array} \right.$$

Поскольку $m_{вз} + m_{ав} = 0 + 50 = 50 \text{ кг}$; $\rho_{ст} \cdot V_{ав} / Z = 0,25 \cdot 8,4 / 0,5 = 4,2 \text{ кг}$, следует принять $m = 4,2 \text{ кг}$.

Для надежного выполнения расчета ΔP целесообразно объяснить физический смысл использованной здесь формулы (А.17) [1]. Избыточное давление воздуха в помещении при горении взвеси объясняется тепловыделением реакции окисления дисперсного горючего кислородом воздуха. Поэтому в окончательном расчете давления взрыва присутствует общая масса сгоревшей в пылевоздушном облаке пыли m и теплотворная характеристика выгорания единичного количества пыли H_T . Понятно, что масса m не может превышать общую массу пыли в этом облаке ($m_{вз} + m_{ав}$), которая записана в верхней строке формулы (А.17) [1]. Но масса m может быть меньше ($m_{вз} + m_{ав}$). Последнее происходит в случае горения пылевоздушных облаков, обогащенных горючим, когда для полного выгорания пыли в таком облаке не хватает кислорода воздуха. Для подобных «богатых» смесей масса выгорающей пыли будет ограничена содержанием кислорода в облаке, а потому не должна превосходить величину $\rho_{ст} \cdot V_{ав}$, представленную в нижней строке формулы (А.17) [1]. Добавим, что поправка $(1/Z)$ к указанной ве-

личине обусловлена спецификой расчета ΔP , куда масса сгоревшей пыли фактически входит в виде комплекса $m \cdot Z$.

5. Определение избыточного давления взрыва ΔP производится по формуле (А.4) [1]:

$$\Delta P = \frac{m \cdot H_T \cdot P_0 \cdot Z}{V_{св} \cdot P_{в} \cdot C_p \cdot T_0 \cdot K_H} = \frac{4,2 \cdot 1,8 \cdot 10^7 \cdot 101,3 \cdot 0,5}{1000 \cdot 1,2 \cdot 1010 \cdot 300 \cdot 3} = 3,51 \text{ кПа.}$$

6. Расчетное избыточное давление взрыва не превышает 5 кПа, следовательно, рассматриваемое помещение мукомольного комбината для хранения муки не относится к категории Б и его следует относить к категории В1–В4 в зависимости от пожарной нагрузки, находящейся в этом помещении.

5.5. Помещения с горючими жидкостями

При определении категории помещений в нижеприведенных примерах учитываются следующие положения [1]:

- в качестве расчетного выбирается наиболее неблагоприятный вариант аварии, при котором участвует аппарат, имеющий наибольшую пожарную нагрузку (ш. А.1.1, Б.1 [1]);

- площадь пожарной нагрузки определяется с учетом особенностей технологии, под площадью пожарной нагрузки понимается площадь поверхности зеркала ГЖ в аппарате, площадь разлива ГЖ из аппарата, ограниченная бортиками, поддонами, площадь, занимаемая оборудованием, сливными емкостями и т. п.

Пример 11

Цех разделения, компрессии воздуха и компрессии продуктов разделения воздуха. Машинное отделение. В помещении находятся горючие вещества (турбинные, промышленные и другие масла с температурой вспышки выше 61 °С)

которые обращаются в центробежных и поршневых компрессорах. Количество масла в компрессоре составляет 15 кг. Количество компрессоров 5. Температура нагрева масел в компрессорах менее температур их вспышек.

Определим категорию помещения для случая, когда количество масла в каждом из компрессоров составляет 15 кг, а другая пожарная нагрузка отсутствует.

В соответствии с п. Б.2 [1] пожарная нагрузка определяется из соотношения

$$Q = \sum_{i=1}^n G_i \cdot Q_{Hi}^p,$$

где G_i – количество i -го материала пожарной нагрузки, кг; Q_{Hi}^p – низшая теплота сгорания i -го материала пожарной нагрузки, МДж · кг⁻¹.

Низшая теплота сгорания для турбинного масла составляет 41,87 МДж · кг⁻¹. Пожарная нагрузка будет равна:

$$Q = 15 \cdot 41,87 = 628 \text{ МДж.}$$

Согласно технологическим условиям площадь размещения пожарной нагрузки составляет 6–8 м². В соответствии с п. Б.2 [1] принимаем площадь размещения пожарной нагрузки $S = 10 \text{ м}^2$. Удельная пожарная нагрузка составит:

$$g = \frac{Q}{S} = \frac{628}{10} = 62,8 \text{ МДж} \cdot \text{м}^{-2}.$$

В соответствии с табл. Б.1 [1] помещения с данной удельной пожарной нагрузкой могут быть отнесены к категории В4 ($g \leq 180 \text{ МДж} \cdot \text{м}^{-2}$) при условии, что способ ее размещения удовлетворяет необходимым требованиям, изложенным в приложении Б [1].

Для пожарной нагрузки, состоящей из ЛВЖ и ГЖ, расстояния между участками разлива пожарной нагрузки должны быть больше предельных.

В помещении минимальное расстояние от поверхности пожарной нагрузки до нижнего пояса ферм H составляет около 9 м. При этих условиях ($H < 11$ м) предельное расстояние $l_{пр}$ должно удовлетворять неравенству

$$l_{пр} \geq 26 - H \text{ или при } H = 9 \text{ м } l_{пр} \geq 17 \text{ м.}$$

Поскольку данное условие для машинного отделения не выполняется (расстояния между агрегатами не более 6 м), то помещение машинного отделения согласно табл. Б.1 [1] относится к категории В3.

Пример 12

Определим категорию помещения для другого случая, когда количество масла в одном из компрессоров (имеющем наибольшее количество масла) составляет 1200 кг.

В соответствии с п. Б.2 [1] пожарная нагрузка будет равна:

$$Q = 1200 \cdot 41,87 = 50244 \text{ МДж.}$$

Согласно технологическим условиям площадь размещения пожарной нагрузки будет составлять 30 м². В соответствии с п. Б.2 [1] принимаем площадь размещения пожарной нагрузки $S = 30$ м². Удельная пожарная нагрузка составит:

$$g = \frac{Q}{S} = \frac{50244}{30} = 1674,8 \text{ МДж} \cdot \text{м}^{-2}.$$

В соответствии с табл. Б. 1 [1] помещения с данной удельной пожарной нагрузкой могут быть отнесены к категории В2 при условии, что способ ее размещения удовлетворяет необходимым требованиям, изложенным в приложении Б [1].

В данном помещении минимальное расстояние H от поверхности пожарной нагрузки до покрытия составляет около 6,5 м.

Определим, выполняется ли условие

$$Q \geq 0,64 \cdot g \cdot H^2.$$

После подстановки численных значений получим:

$$0,64 \cdot g \cdot H^2 = 0,64 \cdot 2200 \cdot 6,5^2 = 59488 \text{ МДж.}$$

Так как $Q = 50244$ МДж и условие $Q \geq 59488$ МДж не выполняется, то помещение машинного отделения согласно табл. Б.1 [1] относится к категории В2.

Пример 13

Определим категорию помещения, приведенного в примере 11, для другого случая, когда количество масла в одном из компрессоров (имеющем наибольшее количество масла) составляет 1200 кг.

В соответствии с п. Б.2 [1] пожарная нагрузка будет равна:

$$Q = 1200 \cdot 41,87 = 50244 \text{ МДж.}$$

Согласно технологическим условиям площадь размещения пожарной нагрузки составляет 26 м^2 . В соответствии с п. Б.2 [1] принимаем площадь размещения пожарной нагрузки $S = 26 \text{ м}^2$. Удельная пожарная нагрузка составит:

$$g = \frac{Q}{S} = \frac{50244}{26} = 1932,5 \text{ МДж} \cdot \text{м}^{-2}.$$

В соответствии с табл. Б.1 [1] помещения с данной удельной пожарной нагрузкой могут быть отнесены к категории В2 при условии, что способ ее размещения удовлетворяет необходимым требованиям, изложенным в приложении Б [1].

В данном помещении минимальное расстояние H от поверхности пожарной нагрузки до покрытия составляет около 9 м.

Определим, выполняется ли условие

$$Q \geq 0,64 \cdot g \cdot H^2.$$

После подстановки численных значений получим:

$$0,64 \cdot g \cdot H^2 = 0,64 \cdot 2200 \cdot 9^2 = 114048 \text{ МДж}.$$

Так как $Q = 50244$ МДж и условие $Q \geq 114048$ МДж не выполняется, то согласно табл. Б.1 [1] помещение машинного отделения относится к категории В2.

Пример 14

Определим категорию того же помещения (пример 13) для случая, когда количество масла в одном из компрессоров (имеющем наибольшее количество масла) составляет 7000 кг.

В соответствии с п. Б.2 [1] пожарная нагрузка будет равна:

$$Q = 7000 \cdot 41,87 = 293090 \text{ МДж}.$$

Согласно технологическим условиям площадь размещения пожарной нагрузки составляет 130 м^2 . В соответствии с п. Б.2 [1] принимаем площадь размещения пожарной нагрузки $S = 130 \text{ м}^2$. Удельная пожарная нагрузка составит:

$$g = \frac{Q}{S} = \frac{293090}{130} = 2254,5 \text{ МДж} \cdot \text{м}^{-2}.$$

В соответствии с табл. Б.1 [1] помещение машинного отделения с данной удельной пожарной нагрузкой относится к категории В1.

5.6. Помещения с твердыми горючими веществами и материалами

Пример 15

Складское здание. Представляет собой многостеллажный склад, в котором предусмотрено хранение на металлических стеллажах негорючих материалов в картонных коробках. В каждом из десяти рядов стеллажей имеется десять ярусов, шестнадцать отсеков, в которых хранятся по три картонных коробки весом 1 кг каждая. Верхняя отметка хранения картонной тары на стеллажах составляет 5 м, а высота нижнего пояса до отметки пола 7,2 м. Длина стеллажа составляет 48 м, ширина 1,2 м, расстояние между рядами стеллажей – 2,8 м.

Согласно исходным данным площадь размещения пожарной нагрузки в каждом ряду составляет 57,6 м².

Определим полное количество горючего материала (картон) в каждом ряду стеллажей:

$$10 \text{ ярусов} \times 16 \text{ отсеков} \times 3 \text{ коробки} \times 1 \text{ кг} = 480 \text{ кг.}$$

Низшая теплота сгорания для картона составляет 13,4 МДж · кг⁻¹. Пожарная нагрузка будет равна:

$$Q = 480 \cdot 13,4 = 6432 \text{ МДж.}$$

Удельная пожарная нагрузка составит:

$$g = \frac{Q}{S} = \frac{6432}{57,6} = 111,7 \text{ МДж} \cdot \text{м}^{-2}.$$

Это значение удельной пожарной нагрузки соответствует категории В4. Однако площадь размещения пожарной нагрузки превышает 10 м². Поэтому к категории В4 данное помещение не относится. В соответствии с табл. Б.1 [1] помещение складского здания относится к категории В3.

Пример 16

Производственная лаборатория. В помещении лаборатории находятся: шкаф вытяжной химический, стол для микроаналитических весов, два стула. В лаборатории можно выделить один участок площадью 10 м^2 , на котором расположены стол и два стула, изготовленные из дерева. Общая масса древесины на этом участке составляет около 47 кг.

Низшая теплота сгорания для древесины составляет $13,8 \text{ МДж} \cdot \text{кг}^{-1}$. Пожарная нагрузка будет равна:

$$Q = 13,8 \cdot 47 = 648,6 \text{ МДж.}$$

Площадь размещения пожарной нагрузки составляет $2,5 \text{ м}^2$. В соответствии с п. Б.2 [1] принимаем площадь размещения пожарной нагрузки $S = 10 \text{ м}^2$. Удельная пожарная нагрузка составит:

$$g = \frac{Q}{S} = \frac{648,6}{10} = 64,9 \text{ МДж} \cdot \text{м}^{-2}.$$

В соответствии с табл. Б.1 [1] помещение производственной лаборатории с данной удельной пожарной нагрузкой относится к категории В4.

Поскольку в помещении лаборатории нет других участков с пожарной нагрузкой, то согласно табл. Б.1 и п. Б.2 [1] проверка помещения производственной лаборатории на принадлежность к категории В3 не производится.

Пример 17

Помещение гаража. Основную пожарную нагрузку автомобиля составляет резина, топливо, смазочные масла, искусственные полимерные материалы. Среднее значение количества этих материалов для грузового автомобиля следующее: резина – 118,4 кг, дизельное топливо – 120 кг, сма-

зочные масла – 18 кг, пенополиуретан – 4 кг, полиэтилен – 1,8 кг, полихлорвинил – 2,6 кг, картон – 2,5 кг, искусственная кожа – 9 кг. Общая масса горючих материалов 276,3 кг. Как показано выше в примере 5, для дизельного топлива $\Delta P = 0$, т. е. помещение не относится к категории А или Б.

Низшая теплота сгорания составляет: смазочное масло – 41,87 МДж · кг⁻¹, резина – 33,52 МДж · кг⁻¹, дизельное топливо – 43,59 МДж · кг⁻¹, пенополиуретан – 24,3 МДж · кг⁻¹, полиэтилен – 47,14 МДж · кг⁻¹, полихлорвинил – 14,31 МДж · кг⁻¹, картон – 13,4 МДж · кг⁻¹, искусственная кожа – 17,76 МДж · кг⁻¹. Пожарная нагрузка будет равна:

$$Q = 18 \cdot 41,87 + 118,4 \cdot 33,52 + 120 \cdot 43,59 + 4 \cdot 24,3 + 1,8 \times 47,14 + 2,5 \cdot 13,4 + 9 \cdot 17,76 + 2,6 \cdot 14,31 = 10365,8 \text{ МДж.}$$

Минимальное расстояние H от поверхности пожарной нагрузки до покрытия составляет 6 м. Площадь размещения пожарной нагрузки $S = 10 \text{ м}^2$. Удельная пожарная нагрузка составит:

$$g = \frac{Q}{S} = \frac{10365,8}{10} = 1036,6 \cdot \text{МДж} \cdot \text{м}^{-2}.$$

В соответствии с табл. Б.2 [1] помещение с данной удельной пожарной нагрузкой относится к категории В3.

Определим, выполняется ли условие п. Б.2 [1]

$$Q \geq 0,64 \cdot g \cdot H^2.$$

После подстановки численных значений получим:

$$0,64 \cdot g \cdot H^2 = 0,64 \cdot 1400 \cdot 6^2 = 32256 \text{ МДж.}$$

Так как $Q = 10365,8 \text{ МДж}$ и условие $Q \geq 32256 \text{ МДж}$ не выполняется, помещение гаража относится к категории В3.

**5.7. Помещения с горючими газами,
легковоспламеняющимися жидкостями,
горючими жидкостями, пылями, твердыми
веществами и материалами**

Пример 18

1. Исходные данные.

1.1. Помещение малярно-сдаточного цеха тракторосборочного корпуса. В помещении цеха производится окрашивание и сушка окрашенных тракторов на двух конвейерных линиях. В сушильных камерах в качестве топлива используется природный газ. Избыток краски из окрасочных камер смывается водой в коагуляционный бассейн, из которого после отделения от воды краска удаляется по трубопроводу за пределы помещения для дальнейшей ее утилизации.

1.2. Используемые вещества и материалы:

- природный газ метан (содержание 99,2 % (об.);
- грунт ГФ-0119, ГОСТ 23343-78;
- эмаль МЛ-152, ГОСТ 18099-78;
- сольвент, ГОСТ 10214-78 или ГОСТ 1928-79 (наиболее опасный компонент в составе растворителей грунта и эмали).

1.3. Физико-химические свойства веществ и материалов [2].

Молярная масса, $\text{кг} \cdot \text{кмоль}^{-1}$:

- метана $M_{\text{CH}_4} = 16,04$;
- сольвента $M_{\text{C}_8\text{H}_{18}} = 113,2$.

Расчетная температура t_p , °С:

- в помещении $t_n = 39$ [3];
- в сушильной камере $t_k = 80$.

Плотность жидкости, $\text{кг} \cdot \text{м}^{-3}$:

- растворителя $\rho_{\text{C}_3\text{H}_8}^{\text{ж}} = 850$.

Плотность газов и паров, $\text{кг} \cdot \text{м}^{-3}$:

- метана $\rho_{\text{CH}_4}^{39^\circ\text{C}} = \frac{M}{22,413 \cdot (1 + 0,00367 \cdot t_p)} = 0,6260$;

- растворителя $\rho_{\text{C}_3\text{H}_8}^{39^\circ\text{C}} = 4,4182 (\rho_c)$; $\rho_{\text{C}_3\text{H}_8}^{80^\circ\text{C}} = 3,9043$.

Парциальное давление насыщенных паров при температуре 39°C [2], кПа :

- растворителя $\lg P_{\text{н, C}_3\text{H}_8} = 6,2276 - \frac{1529,33}{226,679 + t_p}$;

$$P_{\text{н, C}_3\text{H}_8} = 3,0.$$

Интенсивность испарения при 39°C , $\text{кг} \cdot \text{м}^{-2} \cdot \text{с}^{-1}$:

- растворителя $W_c = 10^{-6} \cdot \sqrt{113,2} \cdot 3,0 = 3,1919 \cdot 10^{-5}$.

1.4. Пожароопасные свойства [2].

Температура вспышки, $^\circ\text{C}$:

- растворителя $t_{\text{всп}} = 21$.

Нижний концентрационный предел распространения пламени (НКПР), % (об.):

- метана $C_{\text{НКПР, CH}_4} = 5,28$;

- растворителя $C_{\text{НКПР, C}_3\text{H}_8} = 1,0$.

Стехиометрическая концентрация, % (об.):

- метана $C_{\text{ст, CH}_4} = 9,36$;

- растворителя $C_{\text{ст, C}_3\text{H}_8} = 1,80 (C_{\text{ст, c}})$.

1.5. Размеры помещений и параметры технологического процесса.

1.5.1. Общие размеры цеха: $L = 264,7 \text{ м}$, $S = 30,54 \text{ м}$, $H = 15,75 \text{ м}$. Объем помещения $V_{\text{п}} = 264,7 \cdot 30,54 \cdot 15,75 = 127322,0 \text{ м}^3$.

1.5.2. Площадь окрасочного пролета со встроенными помещениями на отметке 0,00: $F_{\text{общ}} = 264,7 \cdot 30,54 = 8083,94 \text{ м}^2$.

1.5.3. Площади встроенных помещений:

- тамбур (ось В/1) $F_{1,\text{встр}} = 1,75 \cdot 3,49 = 6,11 \text{ м}^2$;

- ПСУ (оси К-К/1) $F_{2,\text{встр}} = 1,97 \cdot 6,61 = 13,02 \text{ м}^2$;

- помещения (оси Л/3-Р/1) $F_{3,\text{встр}} = 82,76 \cdot 6,55 = 542,08 \text{ м}^2$;

- помещения (оси У-Х1) $F_{4,\text{встр}} = 50,04 \cdot 6,55 = 327,76 \text{ м}^2$;

- суммарная площадь встроенных помещений:

$$F_{\text{встр}} = F_{1,\text{встр}} + F_{2,\text{встр}} + F_{3,\text{встр}} + F_{4,\text{встр}} = 6,11 + 13,02 + 542,08 + 327,76 = 888,97 \text{ м}^2.$$

1.5.4. Площадь окрасочного пролета без встроенных помещений:

$$F_{\text{оп}} = F_{\text{общ}} - F_{\text{встр}} = 8083,94 - 888,97 = 7194,97 \text{ м}^2.$$

1.5.5. Объем окрасочного пролета с площадью $F_{\text{оп}}$ и высотой H :

$$V_{\text{бвп}} = 7194,97 \cdot 15,75 = 113320,78 \text{ м}^3.$$

1.5.6. Объемы встроенных помещений на отметке 6,500:

- венткамера (отм. 6,500, ось В/1, консоль):

$$V_{1,\text{встр}} = 1,95 \cdot 27,05 \cdot 9,25 = 487,91 \text{ м}^3;$$

- венткамера (отм. 6,500, оси Х/Х1, консоль):

$$V_{2,\text{встр}} = 5,47 \cdot 23,99 \cdot 9,25 = 1213,83 \text{ м}^3;$$

- венткамера (отм. 6,500, оси И/2-К/2):

$$V_{3,\text{встр}} = 23,92 \cdot 7,27 \cdot 9,25 - 13,02 \cdot 9,25 = 1488,12 \text{ м}^3;$$

- венткамера (отм. 6,500, оси Р/1-У):

$$V_{4,\text{встр}} = 5,43 \cdot 6,55 \cdot 9,25 = 328,99 \text{ м}^3;$$

- венткамера (отм. 6,500, оси П/2-У, консоль):

$$V_{5,встр} = 0,72 \cdot 27,0 \cdot 9,25 = 179,82 \text{ м}^3;$$

- суммарный объем встроенных помещений:

$$V_{1-5,встр} = V_{1,встр} + V_{2,встр} + V_{3,встр} + V_{4,встр} + V_{5,встр} = 3698,67 \text{ м}^3.$$

1.5.7. Объем окрасочного пролета без объема $V_{1-5,встр}$:

$$V_1 = V_{всп} - V_{1-5,встр} = 113320,78 - 3698,67 = 109622,11 \text{ м}^3.$$

1.5.8. Объемы над встроенными помещениями на отметке 12,030:

- венткамеры (отм. 12,030, оси Л/3-М/1):

$$V_{1,пер} = 10,5 \cdot 6,55 \cdot 3,72 = 255,84 \text{ м}^3;$$

- помещения (отм. 6,500, оси М/1-М/3):

$$V_{2,пер} = 6,5 \cdot 6,55 \cdot 9,25 = 393,82 \text{ м}^3;$$

- венткамеры (отм. 12,030, оси М/3-Н/1):

$$V_{3,пер} = 5,08 \cdot 6,55 \cdot 3,72 = 123,78 \text{ м}^3;$$

- помещения (отм. 7,800, оси Ф-Х):

$$V_{4,пер} = 23,1 \cdot 6,55 \cdot 7,95 - 5,82 \cdot 2,72 \cdot 2,82 = 1158,23 \text{ м}^3;$$

- тамбур (отм. 3,74, ось В/1):

$$V_{5,пер} = 1,75 \cdot 3,49 \cdot 2,26 = 13,80 \text{ м}^3;$$

- ПСУ (отм. 3,040, оси К-К/1):

$$V_{6,пер} = 1,97 \cdot 6,61 \cdot 2,96 = 38,54 \text{ м}^3;$$

- общий объем над встроенными помещениями:

$$V_{1-6,пер} = V_{1,пер} + V_{2,пер} + V_{3,пер} + V_{4,пер} + V_{5,пер} + V_{6,пер} = 1984,01 \text{ м}^3.$$

1.5.9. Объем бассейна коагуляции на отметке $-2,500$ и $0,00$

$$(L = 80,5 \text{ м}, S = 3,60 \div 6,40 \text{ м}, H = 2,10 \div 2,20 \text{ м}):$$

$$V_6 = (1,90 \cdot 6,40 + 2,40 \cdot 5,00 + 1,40 \cdot 4,00 + 6,40 \cdot 3,10 + 66,4 \times \\ \times 2,60 + 2,0 \cdot 2,50) \cdot 2,20 + 76,20 \cdot 1,00 \cdot 2,10 = 659,95 \text{ м}^3.$$

1.5.10. Объем помещения окрасочного участка малярно-сдаточного цеха:

$$V_{\text{п}} = V_1 + V_{1-6, \text{пер}} + V_6 = 109622,11 + 1984,01 + 659,95 = \\ = 112266,07 \text{ м}^3.$$

1.5.11. Свободный объем помещения окрасочного участка малярно-сдаточного цеха:

$$V_{\text{св}} = 0,8 \cdot V_{\text{п}} = 0,8 \cdot 112266,07 = 89812,86 \text{ м}^3 \approx 89813 \text{ м}^3.$$

1.5.12. Толщина слоя лакокрасочных материалов:

- грунт ФЛ-03 $\delta_r = 15 \text{ мкм}$;
- эмаль МЛ-152 $\delta_3 = 20 \text{ мкм}$.

1.5.13. Расход лакокрасочных материалов:

- грунт ФЛ-03К $G_{r, \text{фл}} = 3,97 \text{ г} \cdot \text{м}^{-2} \cdot \text{мкм}^{-1}$;
- эмаль МЛ-152 $G_3 = 4,2 \text{ г} \cdot \text{м}^{-2} \cdot \text{мкм}^{-1}$.

1.5.14. Содержание горючих растворителей в лакокрасочных материалах:

- грунт ФЛ-03К $\varphi_{r, \text{фл}} = 67 \%$ (масс.);
- эмаль МЛ-152 $\varphi_3 = 78 \%$ (масс.).

1.5.15. Расход растворителя на единицу площади окрашиваемых поверхностей тракторов:

- сольвент (грунт ФЛ-03К) $G_{r, \text{фл}} = 2,66 \text{ г} \cdot \text{м}^{-2} \cdot \text{мкм}^{-1}$;
- сольвент (эмаль МЛ-152) $G_{рз} = 3,276 \text{ г} \cdot \text{м}^{-2} \cdot \text{мкм}^{-1}$.

1.5.16. Производительность конвейера по площади нанесения лакокрасочных материалов:

- линия окрашивания тракторов в серийном исполнении:

$$n_{\text{к,с}} = 407,3 \text{ м}^2 \cdot \text{ч}^{-1} = 6,79 \text{ м}^2 \cdot \text{мин}^{-1} = 0,1131 \text{ м}^2 \cdot \text{с}^{-1};$$

- линия окрашивания тракторов в экспортном исполнении:

$$n_{т,э} = 101,8 \text{ м}^2 \cdot \text{ч}^{-1} = 1,70 \text{ м}^2 \cdot \text{мин}^{-1} = 0,0283 \text{ м}^2 \cdot \text{с}^{-1}.$$

1.5.17. Производительность конвейера по массе растворителя, содержащегося в нанесенных лакокрасочных материалах:

- нанесение грунта ФЛ-03К (сольвент), окрашивание тракторов в экспортном исполнении:

$$n_{р,фл} = 101,8 \cdot 15 \cdot 2,66 \cdot 10^{-3} = 4,0618 \text{ кг} \cdot \text{ч}^{-1} = 0,001128 \text{ кг} \cdot \text{с}^{-1};$$

- нанесение эмали МЛ-152 (сольвент), окрашивание тракторов в экспортном исполнении:

$$n_{р,э} = 101,8 \cdot 20 \cdot 3,276 \cdot 10^{-3} = 6,6699 \text{ кг} \cdot \text{ч}^{-1} = 0,001853 \text{ кг} \cdot \text{с}^{-1};$$

- нанесение эмали МЛ-152 (сольвент), окрашивание тракторов в серийном исполнении:

$$n_{р,с} = 407,3 \cdot 20 \cdot 3,276 \cdot 10^{-3} = 26,6863 \text{ кг} \cdot \text{ч}^{-1} = 0,007413 \text{ кг} \cdot \text{с}^{-1}.$$

2. Обоснование расчетных вариантов аварии.

2.1. Разгерметизация трубопровода, подающего природный газ в теплогенераторы, при работающем конвейере.

2.1.1. Расход метана в подводящем трубопроводе при давлении $P_{\text{CH}_4} = 178,4$ кПа:

$$G_{\text{CH}_4} = 714 \text{ кг} \cdot \text{ч}^{-1} = 0,19844 \text{ кг} \cdot \text{с}^{-1}.$$

2.1.2. Масса газа m_{CH_4} , поступающего из трубопроводов диаметром $d_r = 0,219$ м и общей длиной участков трубопроводов $L_r = 1152$ м, согласно пп. А.1.2 в) и А.2.4 [1] составит:

$$m_{\text{CH}_4} = 0,19844 \cdot 300 + 0,01 \cdot 3,14 \cdot 178,4 \cdot \frac{0,219^2}{4} \cdot 1152 \times \\ \times 0,626 = 107,97 \text{ кг}.$$

2.1.3. Масса растворителя, испаряющегося с окрашенных изделий, при работающем конвейере за время аварийной ситуации $T_a = 3600 \text{ с} = 1 \text{ ч}$ [1] с учетом коэффициента избытка лакокрасочных материалов $K_n = 2$ составит:

- линия окрашивания тракторов в серийном исполнении, окрашивание эмалью МЛ-152:

$$m_{эс} = 2 \cdot n_{р,эс} \cdot T_a = 2 \cdot 26,6863 \cdot 1 = 53,3726 \text{ кг};$$

- линия окрашивания тракторов в экспортном исполнении, грунтование грунтом ФЛ-03К:

$$m_{гэ} = 2 \cdot n_{р,фл} \cdot T_a = 2 \cdot 4,0618 \cdot 1 = 8,1236 \text{ кг};$$

- линия окрашивания тракторов в экспортном исполнении, окрашивание эмалью МЛ-152:

$$m_{ээ} = 2 \cdot n_{р,э} \cdot T_a = 2 \cdot 6,6699 \cdot 1 = 13,3398 \text{ кг}.$$

2.1.4. Масса растворителя $m_{рб}$ (кг), испаряющегося со свободной поверхности бассейна коагуляции $F_{бк} = 226,84 \text{ м}^2$ за время аварийной ситуации $T_a = 3600 \text{ с}$ [1], составит:

$$m_{рб} = W_c \cdot F_{бк} \cdot T_a = 3,1919 \cdot 10^{-5} \cdot 226,84 \cdot 3600 = 26,0658 \text{ кг}.$$

2.2. Разгерметизация красконагнетательного бака при работающем конвейере.

2.2.1. Масса растворителя, поступающего в помещение при аварийной ситуации из красконагнетательного бака $V_{бк} = 60 \text{ л} = 0,06 \text{ м}^3$ и трубопроводов диаметром $d_{бко} = d_{бкл} = 0,04 \text{ м}$ и длиной $(L_{бко} + L_{бкл}) = 312 \text{ м}$, составит:

$$m_{бк} = K_n \cdot n_{рз} \cdot \tau_a + [V_{бк} + 0,785 \cdot (d_{бко}^2 \cdot L_{бко} + d_{бко}^2 \cdot L_{бкл})] \cdot \varphi_3 \times \\ \times \rho_{C_{г,н,и}}^* = 2 \cdot 0,007413 \cdot 300 + [0,06 + 0,785 \cdot (0,04^2 \cdot 156 + \\ + 0,04^2 \cdot 156)] \cdot 0,78 \cdot 850 = 304,04 \text{ кг}.$$

2.2.2. Площадь испарения $F_{н,бк}$ (M^2) с поверхности разлившейся из бака и трубопровода эмали МЛ-152 будет равна:

$$F_{н,бк} = \frac{m_{бк} \cdot 100}{\Phi_3 \cdot \rho_{С_{н,Н_{II}}}^*} = \frac{304,04 \cdot 1000}{0,78 \cdot 850} = 458,6 \text{ м}^2.$$

2.2.3. Масса растворителя $m_{р66}$ (кг), испаряющегося со свободной поверхности бассейна коагуляции и с поверхности разлившейся эмали МЛ-152 из красконагнетательного бака, будет равна:

$$m_{р66} = m_{р6} + W_c \cdot F_{н,бк} \cdot T_a = 26,0658 + 3,1919 \cdot 10^{-5} \cdot 458,6 \times 3600 = 78,7628 \text{ кг}.$$

2.2.4. Масса растворителя $m_{рк}$ (кг), испаряющегося с окрашенных изделий при работающем конвейере (п. 2.1.3), составит:

$$m_{рк} = m_{эс} + m_{гз} + m_{эо} = 53,3726 + 8,1236 + 13,3398 = 74,836 \text{ кг}.$$

2.2.5. Масса паров растворителя $m_{п,р}$ (кг), поступившая в объем помещения при аварийной ситуации, будет равна:

$$m_{п,р} = m_{р66} + m_{рк} = 78,7628 + 74,836 = 153,5988 \text{ кг}.$$

2.3. Разгерметизация красконагнетательного бака, остановка конвейера.

2.3.1. Масса растворителя $m_{р66}$ (кг), испаряющегося со свободной поверхности бассейна и с поверхности разлившейся эмали МЛ-152 из красконагнетательного бака (п. 2.2.3).

2.3.2. Площадь окрашиваемых поверхностей, находящихся на технологических линиях окраски тракторов в экспортном и серийном исполнении, и масса растворителя, содержащегося в лакокрасочных материалах, нанесенных на эти поверхности, составят:

- участок нанесения грунта ФЛ-03К, линия окрашивания тракторов в экспортном исполнении:

$$F_{го} = 260 \text{ м}^2;$$

$$m_{гэо} = K_n \cdot G_{рфл} \cdot F_{го} \cdot \delta_r = 2 \cdot 2,66 \cdot 10^{-3} \cdot 260 \cdot 15 = 20,7480 \text{ кг};$$

- участок сушки грунта ФЛ-03К, линия окрашивания тракторов в экспортном исполнении:

$$F_{гс} = 227,5 \text{ м}^2;$$

$$m_{гэс} = G_{рфл} \cdot F_{гс} \cdot \delta_r = 2,66 \cdot 10^{-3} \cdot 227,5 \cdot 15 = 9,0772 \text{ кг};$$

- участок нанесения эмали МЛ-152, линия окрашивания тракторов в экспортном исполнении:

$$F_{эо} = 305,5 \text{ м}^2;$$

$$m_{эоэ} = K_n \cdot G_{рз} \cdot F_{эо} \cdot \delta_3 = 2 \cdot 3,276 \cdot 10^{-3} \cdot 305,5 \cdot 20 = 40,0327 \text{ кг};$$

- участок сушки эмали МЛ-152, линия окрашивания тракторов в экспортном исполнении:

$$F_{эсэ} = 500,5 \text{ м}^2;$$

$$m_{эсэ} = G_{рз} \cdot F_{эсэ} \cdot \delta_3 = 3,276 \cdot 10^{-3} \cdot 500,5 \cdot 20 = 32,7928 \text{ кг};$$

- участок нанесения эмали МЛ-152, линия окрашивания тракторов в серийном исполнении:

$$F_{эос} = 533 \text{ м}^2;$$

$$m_{эос} = K_n \cdot G_{рз} \cdot F_{эос} \cdot \delta_3 = 2 \cdot 3,276 \cdot 10^{-3} \cdot 533 \cdot 20 = 69,8443 \text{ кг};$$

- участок сушки эмали МЛ-152, линия окрашивания тракторов в серийном исполнении:

$$F_{эсс} = 1092 \text{ м}^2;$$

$$m_{эсс} = G_{рз} \cdot F_{эсс} \cdot \delta_3 = 3,276 \cdot 10^{-3} \cdot 1092 \cdot 20 = 71,5478 \text{ кг}.$$

2.4. Разгерметизация трубопровода, подающего природный газ в теплогенераторы, остановка конвейера.

2.4.1. Масса газа $m_{\text{СН}_4}$, поступающего из трубопровода (п. 2.1.2).

2.4.2. Масса растворителя, испаряющегося с окрашенных поверхностей и со свободной поверхности (пп. 2.3.2 и 2.1.4).

3. Расчет избыточного давления взрыва ΔP для различных вариантов аварийных ситуаций проводится согласно формуле (А.1) [1].

3.1. Разгерметизация трубопровода, подающего природный газ в теплогенераторы, при работающем конвейере:

$$\Delta P = \frac{(P_{\max} - P_0) \cdot 100}{V_{\text{св}} \cdot K_{\text{н}}} \cdot \left[\frac{m_{\text{CH}_4} \cdot Z_{\text{г}}}{\rho_{\text{CH}_4} \cdot C_{\text{ст, CH}_4}} + \frac{m_{\text{рб}} \cdot Z_{\text{п}}}{\rho_c^{39^\circ\text{C}} \cdot C_{\text{ст, c}}} + \frac{(m_{\text{эс}} + m_{\text{гз}} + m_{\text{зз}}) \cdot Z_{\text{п}}}{\rho_c^{80^\circ\text{C}} \cdot C_{\text{ст, c}}} \right] = \frac{799 \cdot 100}{89813 \cdot 3} \cdot \left[\frac{107,97 \cdot 0,5}{0,626 \cdot 9,36} + \frac{26,0658 \cdot 0,3}{4,4182 \cdot 1,8} + \frac{(53,3726 + 8,1236 + 13,3398) \cdot 0,3}{3,9043 \cdot 1,8} \right] = 0,2965 \cdot (9,2135 + 0,9833 + 3,1946) = 3,97 \text{ кПа.}$$

Расчетное избыточное давление взрыва не превышает 5 кПа, следовательно, при данном варианте аварийной ситуации помещение малярно-сдаточного цеха не относится к категории А или Б.

3.2. Разгерметизация красконагнетательного бака при работающем конвейере:

$$\Delta P = \frac{(P_{\max} - P_0) \cdot Z_{\text{п}}}{V_{\text{св}} \cdot K_{\text{н}}} \cdot \frac{100}{C_{\text{ст, c}}} \cdot \left[\frac{m_{\text{рбб}}}{\rho_c^{39^\circ\text{C}}} + \frac{m_{\text{рк}}}{\rho_c^{80^\circ\text{C}}} \right] = \frac{799 \cdot 0,3 \cdot 100}{89813 \cdot 3 \cdot 1,8} \cdot \left[\frac{78,7628}{4,4182} + \frac{74,836}{3,9043} \right] = 0,04942 \cdot (17,8269 + 19,1676) = 1,83 \text{ кПа.}$$

Расчетное избыточное давление взрыва не превышает 5 кПа, следовательно, при данном варианте аварийной ситуации помещение малярно-сдаточного цеха не относится к категории А или Б.

3.3. Разгерметизация красконагнетательного бака, остановка конвейера:

$$\Delta P = \frac{(P_{\max} - P_0) \cdot Z_{\text{п}}}{V_{\text{св}} \cdot K_{\text{н}}} \cdot \frac{100}{C_{\text{ст,с}}} \cdot \left[\frac{m_{\text{р66}}}{\rho_{\text{с}}^{39^{\circ}\text{C}}} + \frac{(m_{\text{гзо}} + m_{\text{гэс}} + m_{\text{зоэ}} + m_{\text{эсэ}} + m_{\text{зоэс}} + m_{\text{эсэс}})}{\rho_{\text{с}}^{80^{\circ}\text{C}}} \right] =$$

$$= \frac{799 \cdot 0,3 \cdot 100}{89813 \cdot 3 \cdot 1,8} \cdot \left[\frac{78,7628}{4,4182} + \frac{(20,7480 + 9,077 + 40,0327 + 32,7928 + 69,8443 + 71,5478)}{3,9043} \right] =$$

$$= 0,04942 \cdot (17,8269 + 62,5062) = 3,97 \text{ кПа.}$$

Расчетное избыточное давление взрыва не превышает 5 кПа, следовательно, при данном варианте аварийной ситуации помещение малярно-сдаточного цеха не относится к категории А или Б.

3.4. Разгерметизация трубопровода, подающего природный газ в теплогенераторы, остановка конвейера:

$$\Delta P = \frac{(P_{\max} - P_0) \cdot 100}{V_{\text{св}} \cdot K_{\text{н}}} \cdot \left[\frac{m_{\text{CH}_4} \cdot Z_{\text{г}}}{\rho_{\text{CH}_4} \cdot C_{\text{ст,CH}_4}} + \frac{m_{\text{р6}} \cdot Z_{\text{п}}}{\rho_{\text{с}}^{39^{\circ}\text{C}} \cdot C_{\text{ст,с}}} + \frac{(m_{\text{гзо}} + m_{\text{гэс}} + m_{\text{зоэ}} + m_{\text{эсэ}} + m_{\text{зоэс}} + m_{\text{эсэс}}) \cdot Z_{\text{п}}}{\rho_{\text{с}}^{80^{\circ}\text{C}} \cdot C_{\text{ст,с}}} \right] =$$

$$= \frac{799 \cdot 100}{89813 \cdot 3} \cdot \left[\frac{107,97 \cdot 0,5}{0,626 \cdot 9,36} + \frac{26,0658 \cdot 0,3}{4,4182 \cdot 1,8} + \right. \\ \left. + \frac{(20,7480 + 9,0772 + 40,0327 + 32,7928 + 69,8443 + 71,5478) \cdot 0,3}{3,9043 \cdot 1,8} \right] = \\ = 0,2965 \cdot (9,2135 + 0,9833 + 10,4177) = 6,11 \text{ кПа.}$$

Расчетное избыточное давление взрыва превышает 5 кПа, следовательно, при данном варианте аварийной ситуации помещение малярно-сдаточного цеха относится к категории А.

Пример 19

1. Исходные данные.

1.1. Помещение отделения консервации и упаковки станков. В помещении производится обезжиривание поверхностей станков в водном растворе тринатрийфосфата с синтанолом ДС-10, обезжиривание отдельных деталей станков уайт-спиритом и обработка поверхностей станков (промасливание) индустриальным маслом И-50. Размеры помещения $L \times S \times H = 54,0 \times 12,0 \times 12,7$ м. Объем помещения $V_n = 8229,6 \text{ м}^3$. Свободный объем помещения $V_{св} = 0,8 \cdot 8229,6 = 6583,7 \text{ м}^3 \approx 6584 \text{ м}^3$. Площадь помещения $F = 648 \text{ м}^2$. Обезжиривание станков раствором тринатрийфосфата ($m_1 = 20,7$ кг) с синтанолом ДС-10 ($m_2 = 2,36$ кг) осуществляется в ванне размером $L_1 \times S_1 \times H_1 = 1,5 \times 1,0 \times 1,0$ м ($F_1 = 1,5 \text{ м}^2$). Отдельные детали станков обезжириваются в вытяжном шкафу размером $L_2 \times S_2 \times H_2 = 1,2 \times 0,8 \times 2,85$ м ($F_2 = 0,96 \text{ м}^2$) уайт-спиритом, который хранится в шкафу в емкости объемом $V_4 = 3 \text{ л} = 0,003 \text{ м}^3$ (суточная норма). Обработка поверхностей станков производится в ванне с индустриальным маслом И-50 размером $L_3 \times S_3 \times H_3 = 1,15 \times 0,9 \times 0,72$ м ($F_3 = 1,035 \text{ м}^2$, $V_3 = 0,7452 \text{ м}^3$) при температуре $t = 140$ °С. Масса

индустриального масла И-50 в ванне $m_3 = 538$ кг. Рядом с ванной для промасливания станков расположено место для упаковки станков размером $L_4 \times S_4 = 6,0 \times 4,0$ м ($F_4 = 24,0$ м²), на котором находится упаковочная бумага массой $m_4 = 24$ кг и обшивочные доски массой $m_5 = 1650$ кг.

1.2. Тринатрийфосфат – негорючее вещество. Брутто-формула уайт-спирита $C_{10,5}H_{21,0}$. Молярная масса уайт-спирита $M = 147,3$ кг · кмоль⁻¹. Константы уравнения Антуана для уайт-спирита: $A = 7,13623$; $B = 2218,3$; $C_a = 273,15$. Температура вспышки уайт-спирита $t_{всп} > 33$ °С, индустриального масла И-50 $t_{всп} = 200$ °С, синтанола ДС-10 $t_{всп} = 247$ °С. Плотность жидкости при температуре $t = 25$ °С: уайт-спирита $\rho_{ж} = 790$ кг · м⁻³, индустриального масла И-50 $\rho_{ж} = 903$ кг · м⁻³, синтанола ДС-10 $\rho_{ж} = 980$ кг · м⁻³. Теплота сгорания уайт-спирита $H_T = Q_H^p = 43,966$ МДж · кг⁻¹ = $4,397 \cdot 10^7$ Дж · кг⁻¹, индустриального масла И-50 по формуле Басса $Q_H^p = 50460 - 8,545 \cdot \rho_{ж} = 50460 - 8,545 \cdot 903 = 42744$ кДж · кг⁻¹ = $42,744$ МДж · кг⁻¹, упаковочной бумаги $Q_H^p = 13,272$ МДж · кг⁻¹, древесины обшивочных досок $Q_H^p = 20,853$ МДж · кг⁻¹.

2. Обоснование расчетного варианта аварии.

При определении избыточного давления взрыва в качестве расчетного варианта аварии принимается разгерметизация емкости с уайт-спиритом. За расчетную температуру принимается максимальная абсолютная температура воздуха в данном районе (г. Вологда) согласно [3] $t_p = 35$ °С. Плотность паров уайт-спирита при $t_p = 35$ °С $\rho_n = \frac{147,3}{22,413 \cdot (1 + 0,00367 \cdot 35)} = 5,8240$ кг · м⁻³. Длительность испарения по п. А.1.2 е) [1] $T = 3600$ с.

3. Объем $V_{\text{ж}}$ и площадь разлива $F_{\text{н}}$ поступившего в помещение при расчетной аварии уайт-спирита согласно п. А.1.2. [1] составят:

$$V_{\text{ж}} = V_{\text{а}} = 0,003 \text{ м}^3 = 3 \text{ л};$$

$$F_{\text{н}} = 1,0 \cdot 3 = 3 \text{ м}^2.$$

4. Определяем давление $P_{\text{н}}$ насыщенных паров уайт-спирита при расчетной температуре $t_{\text{р}} = 35 \text{ }^\circ\text{C}$:

$$\lg P_{\text{н}} = 7,13623 - \frac{2218,3}{273,15 + 35} = -0,062537;$$

$$P_{\text{н}} = 0,87 \text{ кПа}.$$

5. Интенсивность испарения W уайт-спирита составит:

$$W = 10^{-6} \cdot 1,0 \cdot \sqrt{147,3} \cdot 0,87 = 1,056 \cdot 10^{-5} \text{ кг} \cdot \text{м}^{-2} \cdot \text{с}^{-1}.$$

6. Масса паров уайт-спирита m , поступивших в помещение, будет равна:

$$m = 1,056 \cdot 10^{-5} \cdot 3 \cdot 3600 = 0,114 \text{ кг}.$$

7. Избыточное давление взрыва ΔP согласно формуле (22) Пособия составит:

$$\Delta P = 2,831 \cdot 10^{-5} \cdot \frac{0,114 \cdot 4,397 \cdot 10^7}{6584} = 0,02 \text{ кПа}.$$

8. Расчетное избыточное давление взрыва не превышает 5 кПа. Помещение отделения консервации и упаковки станков не относится к категории А или Б. Согласно п. Б.2 и табл. Б.1 [1] проведем проверку принадлежности помещения к категориям В1–В4.

9. В соответствии с п. Б.2 [1] определим пожарную нагрузку Q и удельную пожарную нагрузку g :

$$G_3 = m_3 = 538 \text{ кг}, G_4 = m_4 = 24 \text{ кг}, G_5 = m_5 = 1650 \text{ кг};$$

$$Q = 538 \cdot 42,744 + 24 \cdot 13,272 + 1650 \cdot 20,583 = 57277 \text{ МДж};$$

$$S = F_3 + F_4 = 1,035 + 24,0 = 25,035 \text{ м}^2;$$

$$g = \frac{Q}{S} = \frac{57277}{25,035} = 2288 \text{ МДж} \cdot \text{м}^{-2}.$$

10. Удельная пожарная нагрузка превышает $2200 \text{ МДж} \cdot \text{м}^{-2}$. Помещение отделения консервации и упаковки станков согласно табл. Б.1 [1] относится к категории В1.

Пример 20

1. Исходные данные.

1.1. Помещение первичных и вторичных смесителей, насосов и фильтров. В этом помещении осуществляется приготовление смеси для пропитки гидроизоляционных материалов и производится ее подача насосами в пропиточные ванны производственных линий, находящиеся в другом помещении. В качестве компонентов смеси используются битум БНК 45/190, полипропилен и наполнитель (тальк). Всего в помещении находится 8 смесителей: 6 смесителей объемом $V_a = 10 \text{ м}^3$ каждый, из которых каждые два заполнены битумом, а один пустой; 2 смесителя объемом $V_a = 15 \text{ м}^3$ каждый. Все смесители обогреваются диатермическим маслом (аллотерм-1), подаваемым из помещения котельной и имеющим температуру $t = 210 \text{ }^\circ\text{C}$. Температура битума и смеси в смесителях $t = 190 \text{ }^\circ\text{C}$. Смесь состоит из битума БНК 45/190 – 8 т, полипропилена – 1 т, талька – 1 т. Полипропилен подается в единичной таре в виде гранул массой $m_1 = 250 \text{ кг}$. В 1 т гранулированного полипропилена содержится до 0,3 кг пыли. Полипропилен загружается из тары в бункер смесителя объемом $V_a = 1 \text{ м}^3$. Количество полипропилена в бункере $m_2 = 400 \text{ кг}$, следовательно, пыли в этом бункере в грануляте содержится $m_3 = 0,12 \text{ кг}$.

Полипропилен и его сополимеры в процессе переработки при его нагревании выше температуры $t = 150\text{ }^{\circ}\text{C}$ могут выделять в воздух летучие продукты термоокислительной деструкции, содержащие органические кислоты, карбонильные соединения, оксид углерода. При этом на 1 т сырья выделяется 1,7 кг газообразных продуктов (в пересчете на уксусную кислоту).

Размеры помещения $L \times S \times H = 24 \times 36 \times 12$ м. Объем помещения $V_{\text{п}} = 10368\text{ м}^3$. Свободный объем помещения $V_{\text{св}} = 0,8 \cdot 10368 = 8294,4\text{ м}^3$. Площадь помещения $F = 864\text{ м}^2$.

Производительность насоса с диатермическим маслом (аллотерм-1) $n_1 = 170\text{ м}^3 \cdot \text{ч}^{-1} = 0,0472\text{ м}^3 \cdot \text{с}^{-1} = 71,5\text{ кг} \cdot \text{с}^{-1}$. Всего в системе циркуляции диатермического масла находится $m_4 = 15$ т масла. Максимальная длина подводющих и отводящих трубопроводов с диатермическим маслом между ручными задвижками и смесителями $L_1 = 19$ м, диаметр $d_1 = 150\text{ мм} = 0,15$ м. Производительность насоса, подающего смесь в пропиточную ванну, $n_2 = 10\text{ м}^3 \cdot \text{ч}^{-1} = 0,00278\text{ м}^3 \cdot \text{с}^{-1} = 2,78\text{ кг} \cdot \text{с}^{-1}$ (по битуму с полипропиленом $2,5\text{ кг} \cdot \text{с}^{-1}$), а отводящего смесь в смесители из ванн $n_3 = 5\text{ м}^3 \cdot \text{ч}^{-1} = 0,00139\text{ м}^3 \cdot \text{с}^{-1} = 1,39\text{ кг} \cdot \text{с}^{-1}$ (по битуму с полипропиленом $1,25\text{ кг} \cdot \text{с}^{-1}$). Максимальная длина подводющих и отводящих трубопроводов со смесью между ручными задвижками и смесителями $L_2 = 15$ м, диаметр $d_2 = 150\text{ мм} = 0,15$ м. Производительность насоса, перекачивающего битум из резервуара, расположенного в другом помещении, в смесители, $n_4 = 25\text{ м}^3 \cdot \text{ч}^{-1} = 0,007\text{ м}^3 \cdot \text{с}^{-1} = 7\text{ кг} \cdot \text{с}^{-1}$. Максимальная длина подводящего трубопровода между ручной задвижкой и смесителем $L_3 = 20$ м, диаметр $d_3 = 150\text{ мм} = 0,15$ м.

По данным технологического регламента с 1 т гранулированного полипропилена при загрузке в смеситель в по-

мещение поступает 30 г (0,03 кг) содержащейся в грануляте пыли. Текущая влажная пылеуборка производится не реже 1 раза в смену, генеральная влажная пылеуборка не реже 1 раза в месяц. Производительность по перерабатываемому полипропилену $n_5 = 1,65 \text{ т} \cdot \text{ч}^{-1}$. Доли выделяющейся в объеме помещения пыли, оседающей на труднодоступных и доступных для уборки поверхностях, соответственно $\beta_1 = 0,2$ и $\beta_2 = 0,8$.

1.2. Тальк – негорючее вещество. Температура вспышки битума БНК 45/190 $t_{\text{всп}} = 212 \text{ }^\circ\text{C}$, аллотерма-1 $t_{\text{всп}} = 214 \text{ }^\circ\text{C}$. Плотность жидкости битума $\rho_{\text{ж}} = 1000 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}$, аллотерма-1 $\rho_{\text{ж}} = 1514 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}$. Теплота сгорания битума по формуле Басса $H_{\text{T}} = Q_{\text{н}}^{\text{P}} = 50460 - 8,545 \cdot \rho_{\text{ж}} = 41915 \text{ кДж} \cdot \text{кг}^{-1} = 41,92 \text{ МДж} \cdot \text{кг}^{-1}$, аллотерма-1 $H_{\text{T}} = Q_{\text{н}}^{\text{P}} = 50460 - 8,545 \cdot 1514 = 37523 \text{ кДж} \cdot \text{кг}^{-1} = 37,52 \text{ МДж} \cdot \text{кг}^{-1}$, полипропилена $H_{\text{T}} = Q_{\text{н}}^{\text{P}} = 44000 \text{ кДж} \cdot \text{кг}^{-1} = 44,0 \text{ МДж} \cdot \text{кг}^{-1}$.

2. Обоснование расчетного варианта аварии.

При определении избыточного давления взрыва в качестве расчетного из двух вариантов аварии принимается наиболее неблагоприятный по последствиям взрыва. За первый вариант аварии принимается разгерметизация бункера при загрузке полипропилена в смеситель. За второй вариант принимается разгерметизация трубопровода на участке между смесителем и задвижкой перед насосом, перекачивающим смесь из ванны в смеситель.

2.1. Разгерметизация бункера при загрузке полипропилена в смеситель. Расчет проводим в соответствии с пп. А.3.2–А.3.6.

2.1.1. Интенсивность пылеотложений n_6 в помещении при загрузке в бункера смесителей полипропилена из тары по исходным данным составит:

$$n_6 = 0,03 \cdot 1,65 = 0,0495 \text{ кг} \cdot \text{ч}^{-1}.$$

2.1.2. Масса пыли M_1 , выделяющейся в объем помещения за период (30 дней = 720 ч) между генеральными пылеуборками ($\beta_1 = 0,2$; $\alpha = 0$), будет равна:

$$m_1 = 0,0495 \cdot 720 \cdot 0,2 = 7,128 \text{ кг}.$$

2.1.3. Масса пыли M_2 , выделяющейся в объем помещения за время (8 ч) между текущими пылеуборками ($\beta_2 = 0,8$; $\alpha = 0$), будет равна:

$$m_2 = 0,0495 \cdot 8 \cdot 0,8 = 0,317 \text{ кг}.$$

2.1.4. Масса отложившейся в помещении пыли к моменту аварии m_n ($K_r = 1,0$; $K_y = 0,7$) и масса взвихрившейся пыли $m_{вз}$ ($K_{вз} = 0,9$) составят:

$$m_n = \frac{1}{0,7} \cdot (7,128 + 0,317) = 10,636 \text{ кг};$$

$$m_{вз} = 10,636 \cdot 0,9 = 9,572 \text{ кг}.$$

2.1.5. Масса пыли $m_{ав}$, поступившей в помещение в результате аварийной ситуации, будет равна:

$$m_{ав} = m_3 = 0,12 \text{ кг}.$$

2.1.6. Расчетная масса взвешенной в объеме помещения пыли m , образовавшейся в результате аварийной ситуации, составит:

$$m = 9,572 + 0,12 = 9,692 \text{ кг}.$$

2.2. Разгерметизация трубопровода на участке между смесителем и задвижкой перед насосом, перекачивающим

смесь из ванны в смеситель. Расчет проводим в соответствии с п. А.1.2 [1] и исходными данными.

2.2.1. Масса вышедшей из смесителя ($V_a = 15 \text{ м}^3$) и трубопровода смеси при работающем насосе $m_{см}$ будет равна ($q = n_3$; $T_a = 300 \text{ с}$):

$$m_{см} = \left(V_a + q \cdot T_a + \frac{\pi}{4} \cdot d_2^2 \cdot L_2 \right) \cdot \rho_{ж} = (15 + 0,00139 \cdot 300 + \frac{\pi}{4} \cdot 0,15^2 \cdot 15) \cdot 1000 = 15682 \text{ кг.}$$

2.2.2. Масса полипропилена $m_{пр}$ в массе $m_{см}$ составит, при соотношении битума, полипропилена и талька 8:1:1:

$$m_{пр} = \frac{1}{10} \cdot m_{см} = \frac{1}{10} \cdot 15682 = 1568,2 \text{ кг.}$$

2.2.3. Масса летучих углеводородов m , выделяющихся при термоокислительной деструкции из полипропилена, входящего в состав разлившейся смеси (из 1 т полипропилена выделяется 1,7 кг газообразных продуктов), будет равна:

$$m = 0,0017 \cdot m_{пр} = 0,0017 \cdot 1568,2 = 2,7 \text{ кг.}$$

3. Избыточное давление взрыва ΔP для двух расчетных вариантов аварии определяем по формулам (22) и (43) Пособия.

3.1. Избыточное давление взрыва ΔP при аварийной ситуации, связанной с разгерметизацией бункера при загрузке полипропилена в смеситель, составит:

$$\Delta P = 47,18 \cdot \frac{9,692 \cdot 44,0}{8294,4} = 2,42 \text{ кПа.}$$

3.2. Избыточное давление взрыва ΔP при аварийной ситуации, связанной с разгерметизацией трубопровода

на участке между смесителем и задвижкой перед насосом, перекачивающим смесь из ванны в смеситель, составит:

$$\Delta P = 2,831 \cdot 10^{-5} \cdot \frac{2,7 \cdot 44,0 \cdot 10^6}{8294,4} = 0,4 \text{ кПа.}$$

4. Расчетное избыточное давление взрыва для каждого из вариантов аварии не превышает 5 кПа. Помещение первичных и вторичных смесителей, насосов и фильтров не относится к категории А или Б. Согласно п. Б.2 и табл. Б1 [1] проведем проверку принадлежности помещения к категориям В1–В4.

5. Учитывая, что в помещении находится достаточно большое количество горючих веществ, проведем для упрощения расчет только по битуму и смеси, находящихся в 4 смесителях объемом $V_a = 10 \text{ м}^3$ каждый и в двух смесителях объемом $V_a = 15 \text{ м}^3$ каждый. При этом количество циркулирующего диатермического масла не принимается во внимание. Также для упрощения расчет проведем с использованием единой теплоты сгорания для всех компонентов и веществ по битуму, равной $Q_n^p = 41,92 \text{ МДж} \cdot \text{кг}^{-1}$.

6. В соответствии с п. Б.2 [1] определим пожарную нагрузку Q и удельную пожарную нагрузку g :

$$G = 4 \cdot 10 \cdot 1000 + 2 \cdot 15 \cdot 0,9 \cdot 1000 = 67000 \text{ кг;}$$

$$Q = 67000 \cdot 41,92 = 2808640 \text{ МДж;}$$

$$S = F = 864 \text{ м}^2;$$

$$g = \frac{2808640}{864} = 3251 \text{ МДж} \cdot \text{м}^{-2}.$$

7. Удельная пожарная нагрузка превышает $2200 \text{ МДж} \cdot \text{м}^{-2}$. Помещение первичных и вторичных смесителей, насосов и фильтров согласно табл.Б.1 [1] относится к категории В1.

5.8. Примеры расчетов категорий зданий по взрывопожарной и пожарной опасности

5.8.1. Здания категории А

Пример 21

1. Исходные данные. Производственное шестиэтажное здание. Общая площадь помещений здания $F = 9000 \text{ м}^2$. В здании находятся помещения категории А суммарной площадью $F_A = 400 \text{ м}^2$.

2. Определение категории здания.

Суммарная площадь помещений категории А составляет 4,44 % и не превышает 5 % площади всех помещений здания, но более 200 м^2 . Согласно п. 6.2 [1] здание относится к категории А.

Пример 22

1. Исходные данные. Производственное трехэтажное здание. Общая площадь помещений здания $F = 20000 \text{ м}^2$. В здании находятся помещения категории А суммарной площадью $F_A = 2000 \text{ м}^2$. Эти помещения оборудованы установками автоматического пожаротушения.

2. Определение категории здания.

Суммарная площадь помещений категории А, оборудованных установками автоматического пожаротушения, составляет 10 % и не превышает 25 % площади всех помещений здания, но более 1000 м^2 . Согласно п. 6.2 [1] здание относится к категории А.

5.8.2. Здания категории Б

Пример 23

1. Исходные данные.

Производственное шестиэтажное здание. Общая площадь помещений здания $F = 32000 \text{ м}^2$. Площадь помещений

категории А составляет $F_A = 150 \text{ м}^2$, категории Б – $F_B = 400 \text{ м}^2$, суммарная категорий А и Б – $F_{A,Б} = 550 \text{ м}^2$.

2. Определение категории здания.

Суммарная площадь помещений категории А составляет 0,47 % и не превышает 5 % площади всех помещений здания и 200 м^2 . Согласно п. 6.2 [1] здание не относится к категории А. Суммарная площадь помещений категорий А и Б составляет 1,72 % и не превышает 5 % площади всех помещений здания, но более 200 м^2 . Согласно п. 6.4 [1] здание относится к категории Б.

Пример 24

1. Исходные данные.

Производственное двухэтажное здание. Общая площадь помещений здания $F = 15000 \text{ м}^2$. Площадь помещений категории А составляет $F_A = 800 \text{ м}^2$, категории Б – $F_B = 600 \text{ м}^2$, суммарная категорий А и Б – $F_{A,Б} = 1400 \text{ м}^2$. Помещения категорий А и Б оборудованы установками автоматического пожаротушения.

2. Определение категории здания.

Суммарная площадь помещений категории А, оборудованных установками автоматического пожаротушения, составляет 5,33 % и не превышает 25 % площади всех помещений здания и 1000 м^2 . Согласно п. 6.3 [1] здание не относится к категории А. Суммарная площадь помещений категорий А и Б, оборудованных установками автоматического пожаротушения, составляет 9,33 % и не превышает 25 % площади всех помещений здания, но более 1000 м^2 . Согласно пп. 6.4 и 6.5 [1] здание относится к категории Б.

5.8.3. Здания категории В

Пример 25

1. Исходные данные.

Производственное восьмиэтажное здание. Общая площадь помещений здания $F = 40000 \text{ м}^2$. В здании отсутствуют помещения категорий А и Б. Площадь помещений категорий В1–В3 составляет $F_{В} = 8000 \text{ м}^2$.

2. Определение категории здания.

Суммарная площадь помещений категорий В1–В3 составляет 20 % площади всех помещений здания, что более 10 %. Согласно п. 6.6 [1] здание относится к категории В.

Пример 26

1. Исходные данные.

Производственное трехэтажное здание. Общая площадь помещений здания $F = 12000 \text{ м}^2$. Площадь помещений категорий А и Б составляет $F_{А,Б} = 180 \text{ м}^2$, категорий В1–В3 – $F_{В} = 5000 \text{ м}^2$, суммарная категорий А, Б, В1–В3 – $F_{А,Б,В} = 5180 \text{ м}^2$.

2. Определение категории здания.

Суммарная площадь помещений категорий А и Б составляет 1,5 % площади всех помещений здания и не превышает 200 м^2 . Согласно пп. 6.2 и 6.4 здание не относится к категории А или Б. Суммарная площадь помещений категорий А, Б, В1–В3 составляет 43,17 % площади всех помещений здания, что более 5 %. Согласно п. 6.6 [1] здание относится к категории В.

Пример 27

1. Исходные данные.

Производственное двухэтажное здание. Общая площадь помещений здания $F = 20000 \text{ м}^2$. Площадь помещений категорий А и Б составляет $F_{А,Б} = 900 \text{ м}^2$, категорий В1–В3 – $F_{В} = 4000 \text{ м}^2$, суммарная категорий А, Б, В1–В3 – $F_{А,Б,В} = 4900 \text{ м}^2$. Помещения категории А, Б, В1–В3 оборудованы установками автоматического пожаротушения.

2. Определение категории здания.

Суммарная площадь помещений категорий А и Б, оборудованных установками автоматического пожаротушения, составляет 4,5 % и не превышает 25 % площади всех помещений здания и 1000 м². Согласно пп. 6.3 и 6.5 [1] здание не относится к категориям А или Б. Суммарная площадь помещений категорий А, Б, В1–В3 составляет 24,5 % и не превышает 25 % площади всех помещений здания, но более 3500 м². Согласно п. 6.7 [1] здание относится к категории В.

5.8.4. Здания категории Г

Пример 28

1. Исходные данные.

Производственное шестизэтажное здание. Общая площадь помещений здания $F = 30000$ м². Помещения категорий А и Б в здании отсутствуют. Площадь помещений категорий В1–В3 составляет $F_{В} = 1800$ м², категории Г – $F_{Г} = 2000$ м², суммарная площадь помещений категорий В1–В3, Г – $F_{В,Г} = 3800$ м².

2. Определение категории здания.

Суммарная площадь помещений категорий В1–В3 составляет 6 % и не превышает 10 % площади всех помещений здания. Согласно п. 6.6 [1] здание не относится к категории В. Суммарная площадь помещений категорий В1–В3, Г составляет 12,67 % площади всех помещений здания, что превышает 5 %. Согласно пп. 6.6 и 6.8 [1] здание относится к категории Г.

Пример 29

1. Исходные данные.

Производственное четырехэтажное здание. Общая площадь помещений здания $F = 16000$ м². Площадь помещений категорий А и Б составляет $F_{А,Б} = 800$ м², помещений

категорий В1–В3 – $F_B = 1500 \text{ м}^2$, помещений категории Г – $F_G = 3000 \text{ м}^2$, суммарная категорий А, Б, В1–В3 – $F_{A, Б, В} = 2300 \text{ м}^2$, суммарная категорий А, Б, В1–В3, Г – $F_{A, Б, В, Г} = 5300 \text{ м}^2$. Помещения категорий А, Б, В1–В3 оборудованы установками автоматического пожаротушения.

2. Определение категории здания.

Суммарная площадь помещений категорий А и Б, оборудованных установками автоматического пожаротушения, составляет 5 % и не превышает 25 % площади всех помещений здания и 1000 м^2 . Согласно пп. 6.3 и 6.5 [1] здание не относится к категории А или Б. Суммарная площадь помещений категорий А, Б, В1–В3, оборудованных установками автоматического пожаротушения, составляет 14,38 % и не превышает 25 % площади всех помещений здания и 3500 м^2 . Согласно п. 6.7 [1] здание не относится к категории В. Суммарная площадь помещений категорий А, Б, В1–В3, Г, где помещения категорий А, Б, В1–В3 оборудованы установками автоматического пожаротушения, составляет 31,12 % площади всех помещений здания, что более 25 % и 5000 м^2 . Согласно пп. 6.7, 6.8 и 6.9 [1] здание относится к категории Г.

5.8.5. Здания категории Д

Пример 30

1. Исходные данные.

Производственное одноэтажное здание. Общая площадь помещений здания $F = 8000 \text{ м}^2$. Площадь помещений категорий А и Б составляет $F_{A, Б} = 600 \text{ м}^2$, категорий В1–В3 – $F_B = 1000 \text{ м}^2$, категории Г – $F_G = 200 \text{ м}^2$, категорий В4 и Д – $F_{B4, Д} = 6200 \text{ м}^2$, суммарная категорий А, Б, В1–В3 – $F_{A, Б, В} = 1600 \text{ м}^2$, суммарная категорий А, Б, В1–В3, Г – $F_{A, Б, В, Г} = 1800 \text{ м}^2$. Помещения категорий А, Б, В1–В3 оборудованы установками автоматического пожаротушения.

2. Определение категории здания.

Суммарная площадь помещений категорий А и Б, оборудованных установками автоматического пожаротушения, составляет 7,5 % и не превышает 25 % площади всех помещений здания и 1000 м². Согласно пп. 6.3 и 6.5 [1] здание не относится к категории А или Б. Суммарная площадь помещений категорий А, Б, В1–В3, оборудованных установками автоматического пожаротушения, составляет 20 % и не превышает 25% площади всех помещений здания и 3500 м². Согласно п. 6.7 [1] здание не относится к категории В. Суммарная площадь помещений категорий А, Б, В1–В3, Г, где помещения категорий А, Б, В1–В3 оборудованы установками автоматического пожаротушения, составляет 22,5 % и не превышает 25 % площади всех помещений здания и 5000 м². Согласно пп. 6.9 и 6.10 [1] здание не относится к категориям А, Б, В и Г. Следовательно, оно относится к категории Д.

Пример 31

1. Исходные данные.

Производственное пятиэтажное здание. Общая площадь помещений здания $F = 25000 \text{ м}^2$. Помещения категорий А и Б в здании отсутствуют. Площадь помещений категорий В1–В3 составляет $F_{В} = 1000 \text{ м}^2$, категории Г – $F_{Г} = 200 \text{ м}^2$, категорий В4 и Д – $F_{В4, Д} = 23800 \text{ м}^2$, суммарная категорий В1–В3, Г – $F_{В, Г} = 1200 \text{ м}^2$.

2. Определение категории здания.

Суммарная площадь помещений категорий В1–В3 составляет 4 % и не превышает 10 % площади всех помещений здания. Согласно п. 6.6 [1] здание не относится к категории В. Суммарная площадь помещений категорий В1–В3, Г составляет 4,8 % и не превышает 5 % площади всех по-

мещений здания. Согласно пп. 6.8 и 6.10 [1] здание не относится к категориям А, Б, В и Г. Следовательно, оно относится к категории Д.

Пример 32

1. Исходные данные.

Производственное двухэтажное здание. Общая площадь помещений $F = 10000 \text{ м}^2$. Помещения категорий А, Б, В1–В3 и Г отсутствуют. Площадь помещений категории В4 составляет $F_{В4} = 2000 \text{ м}^2$, категории Д – $F_{Д} = 8000 \text{ м}^2$.

2. Определение категории здания.

Согласно п. 6.10 [1] здание относится к категории Д.

6. ТИПОВЫЕ ПРИМЕРЫ РАСЧЕТОВ КАТЕГОРИЙ НАРУЖНЫХ УСТАНОВОК ПО ПОЖАРНОЙ ОПАСНОСТИ

6.1. Наружные установки с горючими газами

Пример 33

1. Исходные данные.

1.1. Наружная установка. Емкость-сепаратор, расположенная на открытой площадке и предназначенная для отделения факельного газообразного пропилена от возможной влаги. Емкость-сепаратор размещается за ограждением факельной установки на расстоянии $L_2 = 75 \text{ м}$ (длина отводящего трубопровода) от факела и $L_1 = 700 \text{ м}$ (длина подводящего трубопровода) от наружной установки пропиленового холодильного цикла. На участках начала и конца подводящих и отводящих трубопроводов установлены автоматические задвижки (время срабатывания задвижек $\tau = 120 \text{ с}$). Диаметр подводящего и отводящего трубопроводов $d_{тп1} = d_{тп2} = 500 \text{ мм} = 0,5 \text{ м}$. Объем емкости-сепаратора $V_a = 50 \text{ м}^3$.

Давление газа $P = P_1 = P_2 = 2500$ кПа, расход газа $G = 40000$ кг · ч⁻¹ = 11,1111 кг · с⁻¹, температура газа $t_r = 60$ °С.

1.2. Молярная масса пропилена $M = 42,08$ кг · кмоль⁻¹. Химическая формула C_3H_6 . Удельная теплота сгорания пропилена $Q_{сг} = 45604$ кДж · кг⁻¹ = $45,604 \cdot 10^6$ Дж · кг⁻¹. Плотность пропилена при $t_r = 60$ °С составит:

$$\rho_r = \frac{42,08}{22,413 \cdot (1 + 0,00367 \cdot 60)} = 1,5387 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}.$$

2. Обоснование расчетного варианта аварии.

При определении избыточного давления взрыва ΔP при сгорании смеси горючего газа с воздухом в открытом пространстве принимается разгерметизация трубопроводов или емкости-сепаратора, при которой масса поступившего газа в открытое пространство будет максимальной.

3. Масса m пропилена, поступившего в открытое пространство при расчетной аварии из трубопроводов (m_1, m_2) или емкости-сепаратора (m_3), определяется с учетом формул п. В.1.4 [1]:

$$m_1 = G \cdot \tau + 0,01 \cdot 0,785 \cdot d_{\text{тп1}}^2 \cdot L_1 \cdot P \cdot \rho_r = 11,1111 \cdot 120 + 0,01 \times \\ \times 0,785 \cdot 0,5^2 \cdot 700 \cdot 2500 \cdot 1,5387 = 1333,3 + 5284,5 = 6617,8 \text{ кг};$$

$$m_2 = G \cdot \tau + 0,01 \cdot 0,785 \cdot d_{\text{тп2}}^2 \cdot L_2 \cdot P \cdot \rho_r = 1333,3 + 0,01 \cdot 0,785 \times \\ \times 0,5^2 \cdot 75 \cdot 2500 \cdot 1,5387 = 1333,3 + 566,2 = 1899,5 \text{ кг};$$

$$m_3 = G \cdot \tau + 0,01 \cdot V_a \cdot P \cdot \rho_r = 1333,3 + 0,01 \cdot 50 \cdot 2500 \cdot 1,5387 = \\ = 1333,3 + 1923,4 = 3256,3 \text{ кг}.$$

Максимальная масса поступившего в открытое пространство при расчетной аварии пропилена составляет $m = m_1 = 6617,8$ кг.

4. Избыточное давление ΔP (кПа) взрыва на расстоянии $r = 30$ м от наружной установки емкости-сепаратора согласно формулам (В.14) и (В.15) [1] составит:

$$\begin{aligned} \Delta P &= P_0 \cdot \left(\frac{0,8 \cdot m_{\text{пр}}^{0,33}}{r} + \frac{3 \cdot m_{\text{пр}}^{0,66}}{r^2} + \frac{5 \cdot m_{\text{пр}}}{r^3} \right) = \\ &= 101 \cdot \left(\frac{0,8 \cdot 6677^{0,33}}{30} + \frac{3 \cdot 6677^{0,66}}{30^2} + \frac{5 \cdot 6677}{30^3} \right) = \\ &= 101 \cdot (0,488 + 1,114 + 1,236) = 101 \cdot 2,838 = 287 \text{ кПа;} \\ m_{\text{пр}} &= \frac{Q_{\sigma}}{Q_0} \cdot m \cdot Z = \frac{45,604 \cdot 10^6}{4,52 \cdot 10^6} \cdot 6617,8 \cdot 0,1 = 6677 \text{ кг.} \end{aligned}$$

5. Расчетное избыточное давление взрыва превышает 5 кПа на расстоянии 30 м от наружной установки, следовательно, согласно п. 7.3 и табл. 2 [1] наружная установка емкости-сепаратора для отделения факельного газообразного пропилена от возможной влаги относится к категории АН.

Пример 34

1. Исходные данные.

1.1. Наружная установка. Изотермическое хранилище этилена (ИХЭ). Изотермический резервуар хранения этилена (ИРЭ) представляет собой двустенный металлический резервуар. Пространство между внутренней и наружной стеной заполнено теплоизоляцией – пористым слоем перлита. Объем резервуара $V_p = 10000 \text{ м}^3$. Максимальный коэффициент заполнения резервуара $\alpha = 0,95$. Температура сжиженного этилена $T_{\text{ж}} = -103 \text{ }^\circ\text{C} = 170,2 \text{ К}$. Давление паров этилена в резервуаре $P_p = 103,8 \text{ кПа}$. Резервуар размещен в бетонном обваловании площадью $F = 5184 \text{ м}^2$ ($L = S = 72 \text{ м}$, $H = 2,2 \text{ м}$).

При аварийной ситуации в обвалование поступает весь объем сжиженного этилена из резервуара, составляющий с учетом поступившего этилена из подводящих и отводящих трубопроводов до отсечных клапанов $V_{ж} = 9850 \text{ м}^3$ с массой $m_{ж} = 5,5948 \cdot 10^6 \text{ кг}$.

1.2. Молярная масса этилена $M = 28,05 \text{ кг} \cdot \text{кмоль}^{-1} = 0,02805 \text{ кг} \cdot \text{моль}^{-1}$. Удельная теплота сгорания этилена $Q_{сг} = 46988 \text{ кДж} \cdot \text{кг}^{-1} = 46,988 \cdot 10^6 \text{ Дж} \cdot \text{кг}^{-1}$. Плотность сжиженного этилена при температуре его кипения $T_k = -103,7 \text{ }^\circ\text{C} = 169,5 \text{ К}$ равна $\rho_{ж} = 568 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}$. Максимальная абсолютная температура воздуха и средняя скорость ветра (воздушного потока) в летний период в данном районе (г. Томск) согласно [3] составляют $t_p = T_0 = 36 \text{ }^\circ\text{C} = 309,2 \text{ К}$ и $U = 3 \text{ м} \cdot \text{с}^{-1}$ соответственно. Молярная теплота испарения сжиженного этилена $L_{исп} = 481,62 \text{ кДж} \cdot \text{кг}^{-1} = 4,8162 \cdot 10^5 \text{ Дж} \cdot \text{кг}^{-1} = 13509,4 \text{ Дж} \cdot \text{моль}^{-1}$. Коэффициент теплопроводности бетона $\lambda_{тв} = 1,3 \text{ Вт} \cdot \text{м}^{-1} \cdot \text{К}^{-1}$, воздуха $\lambda_{в} = 0,0155 \text{ Вт} \cdot \text{м}^{-1} \cdot \text{К}^{-1}$. Теплоемкость бетона $C_{тв} = 840 \text{ Дж} \cdot \text{кг}^{-1} \cdot \text{К}^{-1}$. Плотность бетона $\rho_{тв} = 2000 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}$. Кинематическая вязкость воздуха $\nu_{в} = 18,5 \times 10^{-6} \text{ Па} \cdot \text{с} = 1,62 \cdot 10^{-5} \text{ м}^2 \cdot \text{с}^{-1}$. Плотность воздуха при $t_p = 36 \text{ }^\circ\text{C}$ составит:

$$\rho_{в} = \frac{28,96}{22,413 \cdot (1 + 0,00367 \cdot 36)} = 1,14134 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}.$$

Плотность газообразного этилена при $T_{ж} = -103 \text{ }^\circ\text{C}$ составит:

$$\rho_{г} = \frac{28,05}{22,413 \cdot [1 + 0,00367 \cdot (-103)]} = 2,021 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}.$$

2. Обоснование расчетного варианта аварии.

При определении избыточного давления взрыва ΔP при сгорании смеси горючего газа с воздухом в открытом

пространстве принимается разгерметизация трубопровода между изотермическим резервуаром хранения этилена и установленными в обваловании отсечными клапанами на подводящих и отводящих трубопроводах и выход сжиженного и газообразного этилена в окружающее пространство с разливом сжиженного этилена внутри обвалования.

3. Масса m_1 газообразного этилена, поступившего в открытое пространство при расчетной аварии из ИРЭ, определяется согласно формулам (В.2), (В.3) [1]:

$$\begin{aligned} m_1 &= 0,01 \cdot P_p \cdot (1 - \alpha) \cdot V_p \cdot \rho_r = \\ &= 0,01 \cdot 103,8 \cdot 0,05 \cdot 10000 \cdot 2,0121 = 1044 \text{ кг.} \end{aligned}$$

4. Удельная масса $m_{уд}$ испарившегося сжиженного этилена за время $t = 3600$ с из обвалования в соответствии с формулой (В.11) [1] составит:

$$\begin{aligned} m_{уд} &= \frac{M}{L_{исп}} \cdot (T_0 - T_{ж}) \cdot \left(2\lambda_{тв} \cdot \sqrt{\frac{t}{\pi \cdot a}} + \frac{5,1 \cdot \sqrt{Re} \cdot \lambda_b \cdot t}{d} \right) = \\ &= \frac{0,02805}{1,35094 \cdot 10^4} \cdot (309,2 - 170,2) \cdot \left(2 \cdot 1,3 \cdot \sqrt{\frac{3600}{3,14 \cdot 7,74 \cdot 10^{-7}}} + \right. \\ &\quad \left. + \frac{5,1 \cdot \sqrt{1,51 \cdot 10^7} \cdot 0,00155 \cdot 3600}{81,3} \right) = 2,89 \cdot 10^{-4} \cdot (1 \cdot 10^5 + \\ &\quad + 0,14 \cdot 10^5) = 32,95 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-2}; \end{aligned}$$

$$a = \frac{\lambda_{тв}}{C_{тв} \cdot \rho_{тв}} = \frac{1,3}{840 \cdot 2000} = 7,74 \cdot 10^{-7} \text{ м}^2 \cdot \text{с}^{-1};$$

$$d = \sqrt{\frac{4 \cdot F_u}{\pi}} = \sqrt{\frac{4 \cdot 5184}{3,14}} = 81,3 \text{ м};$$

$$F_{и} = F = 5184 \text{ м}^2;$$

$$\text{Re} = \frac{U \cdot d}{\nu_{в}} = \frac{3 \cdot 81,3}{1,62 \cdot 10^{-5}} = 1,51 \cdot 10^7.$$

5. Масса m паров (газов) этилена, поступивших при расчетной аварии в окружающее пространство, будет равна:

$$\begin{aligned} m &= m_1 + m_{уд} \cdot F_{и} = 1044 + 32,95 \cdot 5184 = \\ &= 1044 + 170813 = 171857 \text{ кг.} \end{aligned}$$

6. Избыточное давление ΔP взрыва на расстоянии $r = 30$ м от наружной установки ИРЭ согласно формулам (B.14) и (B.15) [1] составит:

$$\begin{aligned} \Delta P &= 101 \cdot \left(\frac{0,8 \cdot 178655^{0,33}}{30} + \frac{3 \cdot 178655^{0,66}}{30^2} + \frac{5 \cdot 178655}{30^3} \right) = \\ &= 101 \cdot (1,442 + 9,754 + 33,084) = 101 \cdot 44,28 = 4472 \text{ кПа;} \end{aligned}$$

$$m_{пр} = \frac{46,988 \cdot 10^6}{4,52 \cdot 10^6} \cdot 171857 \cdot 0,1 = 178655 \text{ кг.}$$

7. Расчетное избыточное давление взрыва превышает 5 кПа на расстоянии 30 м от наружной установки, следовательно, согласно п. 7.3 и табл. 2 [1] наружная установка изотермического резервуара этилена относится к категории АН.

Пример 35

1. Исходные данные.

Исходные данные аналогичны данным примера 33. Частота разгерметизации емкости под давлением с последующим истечением газа для всех размеров утечек представлена в табл. П. 1.1 [7]. Для упрощенного расчета частоту реализации в течение года рассматриваемого сценария аварии для всех размеров утечек принимаем равной $Q = 6,2 \times 10^{-5} \text{ год}^{-1}$.

2. В соответствии с расчетами из примера 33 величина избыточного давления взрыва ΔP на расстоянии $r = 30$ м от наружной установки равна 287 кПа.

3. Импульс волны давления i (Па·с) вычисляется по формуле (В.23) [1]:

$$i = \frac{123 \cdot m_{\text{мп}}^{0,66}}{r} = \frac{123 \cdot 6677^{0,66}}{30} = 1371 \text{ Па} \cdot \text{с}.$$

4. Вычисляем величину пробит-функции P_r по формулам (Г.1) и (Г.2) [1]:

$$P_r = 5 - 0,26 \cdot \ln(V) = 5 - 0,26 \cdot \ln(5,32 \cdot 10^{-7}) = 5 + 3,76 = 8,76;$$

$$V = \left(\frac{17500}{\Delta P} \right)^{8,4} + \left(\frac{290}{i} \right)^{9,3} = \left(\frac{17500}{287000} \right)^{8,4} + \left(\frac{290}{1371} \right)^{9,3} = \\ = 6,24 \cdot 10^{-11} + 5,32 \cdot 10^{-7} = 5,32 \cdot 10^{-7}.$$

5. По табл. Г.1 [1] для полученного значения пробит-функции определяем условную вероятность поражения человека $Q_d > 0,999$. Принимаем $Q_d = 1,0$.

6. Пожарный риск $P(a)$ (год^{-1}) в определенной точке территории (a), на расстоянии 30 м от наружной установки, определяют с помощью соотношения (1) [1]:

$$P(a) = Q_d \cdot Q = 1,0 \cdot 6,2 \cdot 10^{-5} = 6,2 \cdot 10^{-5} \text{ год}^{-1}.$$

7. Величина пожарного риска при возможном сгорании пропилена с образованием волн давления превышает одну миллионную (10^{-6}) в год на расстоянии 30 м от наружной установки, следовательно, согласно табл. 2 [1] наружная установка емкости-сепаратора для отделения факельного газообразного пропилена от возможной влаги относится к категории АН.

Пример 36

1. Исходные данные.

Исходные данные аналогичны данным примера 33. Частота разгерметизации Q (год⁻¹) емкости под давлением с последующим истечением для всех размеров утечек при различных диаметрах d (м) истечения представлена в табл. П.1.1 [7] и соответственно составляет:

$$d_1 = 5 \cdot 10^{-3} \text{ м}, Q_1 = 4,0 \cdot 10^{-5} \text{ год}^{-1};$$

$$d_2 = 12,5 \cdot 10^{-3} \text{ м}, Q_2 = 1,0 \cdot 10^{-5} \text{ год}^{-1};$$

$$d_3 = 25 \cdot 10^{-3} \text{ м}, Q_3 = 6,2 \cdot 10^{-6} \text{ год}^{-1};$$

$$d_4 = 50 \cdot 10^{-3} \text{ м}, Q_4 = 3,8 \cdot 10^{-6} \text{ год}^{-1};$$

$$d_5 = 100 \cdot 10^{-3} \text{ м}, Q_5 = 1,7 \cdot 10^{-6} \text{ год}^{-1};$$

$$\text{полное разрушение, } Q_6 = 3,0 \cdot 10^{-7} \text{ год}^{-1}.$$

2. Интенсивность истечения пропилена $G_{\text{ист}}$ (кг · м⁻² · с⁻¹) в соответствии с исходными данными составляет:

$$G_{\text{ист}} = \frac{G}{0,785 \cdot d_{\text{тр1}}^2} = \frac{11,1111}{0,785 \cdot 0,5^2} = 56,6170 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-2} \cdot \text{с}^{-1}.$$

3. Расход пропилена G (кг · с⁻¹) через различные диаметры истечения составляет:

$$G_1 = 0,785 \cdot d_1^2 \cdot G_{\text{ист}} = 0,785 \cdot 0,005^2 \cdot 56,617 = 1,1111 \cdot 10^{-3} \text{ кг} \cdot \text{с}^{-1};$$

$$G_2 = 0,785 \cdot d_2^2 \cdot G_{\text{ист}} = 0,785 \cdot 0,0125^2 \cdot 56,617 = 6,9444 \cdot 10^{-3} \text{ кг} \cdot \text{с}^{-1};$$

$$G_3 = 0,785 \cdot d_3^2 \cdot G_{\text{ист}} = 0,785 \cdot 0,0025^2 \cdot 56,617 = 0,0278 \text{ кг} \cdot \text{с}^{-1};$$

$$G_4 = 0,785 \cdot d_4^2 \cdot G_{\text{ист}} = 0,785 \cdot 0,05^2 \cdot 56,617 = 0,1111 \text{ кг} \cdot \text{с}^{-1};$$

$$G_5 = 0,785 \cdot d_5^2 \cdot G_{\text{ист}} = 0,785 \cdot 0,1^2 \cdot 56,617 = 0,4444 \text{ кг} \cdot \text{с}^{-1};$$

$$G_6 = 0,785 \cdot d_{\text{тр1}}^2 \cdot G_{\text{ист}} = 0,785 \cdot 0,5^2 \cdot 56,617 = 11,1111 \text{ кг} \cdot \text{с}^{-1}.$$

4. Масса пропилена m , поступившего в открытое пространство при разгерметизации емкости через различные диаметры истечения, составляет:

$$\begin{aligned}
 m_1 &= G_1 \cdot \tau + 0,01 \cdot V_a \cdot P \cdot \rho_r = 11,1111 \cdot 10^{-3} \cdot 120 + \\
 &+ 0,01 \cdot 50 \cdot 2500 \cdot 1,5387 = 0,13 + 1923,4 = 1923,5 \text{ кг}; \\
 m_2 &= 6,9444 \cdot 10^{-3} \cdot 120 + 1923,4 = 1924,2 \text{ кг}; \\
 m_3 &= 0,0278 \cdot 120 + 1923,4 = 1926,7 \text{ кг}; \\
 m_4 &= 0,1111 \cdot 120 + 1923,4 = 1976,7 \text{ кг}; \\
 m_5 &= 0,4444 \cdot 120 + 1923,4 = 1976,7 \text{ кг}; \\
 m_6 &= 11,1111 \cdot 120 + 1923,4 = 3256,7 \text{ кг}.
 \end{aligned}$$

5. Избыточное давление взрыва ΔP на расстоянии $r = 30$ м от наружной установки емкости-сепаратора при ее разгерметизации через различные диаметры истечения согласно формулам (В.14) и (В.15) [1] составит:

$$\begin{aligned}
 \Delta P_1 &= P_0 \cdot \left(\frac{0,8 \cdot m_{\text{нр1}}^{0,33}}{r} + \frac{3 \cdot m_{\text{нр1}}^{0,66}}{r^2} + \frac{5 \cdot m_{\text{нр1}}}{r^3} \right) = \\
 &= 101 \cdot \left(\frac{0,8 \cdot 1940,7^{0,33}}{30} + \frac{3 \cdot 1940,7^{0,66}}{30^2} + \frac{5 \cdot 1940,7}{30^3} \right) = 118,8 \text{ кПа};
 \end{aligned}$$

$$m_{\text{нр1}} = \frac{Q_{\text{ср}}}{Q_0} \cdot m_1 \cdot Z = \frac{45,604 \cdot 10^6}{4,52 \cdot 10^6} \cdot 1923,5 \cdot 0,1 = 1940,7 \text{ кг};$$

$$\Delta P_2 = 101 \cdot \left(\frac{0,8 \cdot 1941,4^{0,33}}{30} + \frac{3 \cdot 1941,4^{0,66}}{30^2} + \frac{5 \cdot 1941,4}{30^3} \right) = 118,9 \text{ кПа};$$

$$m_{\text{нр2}} = 1,009 \cdot 1924,2 = 1941,4 \text{ кг};$$

$$\Delta P_3 = 101 \cdot \left(\frac{0,8 \cdot 1944^{0,33}}{30} + \frac{3 \cdot 1944^{0,66}}{30^2} + \frac{5 \cdot 1944}{30^3} \right) = 119 \text{ кПа};$$

$$m_{\text{нр3}} = 1,009 \cdot 1926,7 = 1944 \text{ кг};$$

$$\Delta P_4 = 101 \cdot \left(\frac{0,8 \cdot 1954^{0,33}}{30} + \frac{3 \cdot 1954^{0,66}}{30^2} + \frac{5 \cdot 1954}{30^3} \right) = 119,4 \text{ кПа};$$

$$m_{пр4} = 1,009 \cdot 1936,7 = 1954 \text{ кг};$$

$$\Delta P_5 = 101 \cdot \left(\frac{0,8 \cdot 1944^{0,33}}{30} + \frac{3 \cdot 1944^{0,66}}{30^2} + \frac{5 \cdot 1944}{30^3} \right) = 121 \text{ кПа};$$

$$m_{пр5} = 1,009 \cdot 1976,7 = 1994 \text{ кг};$$

$$\Delta P_6 = 101 \cdot \left(\frac{0,8 \cdot 3286^{0,33}}{30} + \frac{3 \cdot 3286^{0,66}}{30^2} + \frac{5 \cdot 3286}{30^3} \right) = 171 \text{ кПа};$$

$$m_{пр6} = 1,009 \cdot 3256,7 = 3286 \text{ кг}.$$

6. Импульс волны давления i вычисляется по формуле (В.23) [1]:

$$i_1 = \frac{123 \cdot m_{пр1}^{0,66}}{r} = \frac{123 \cdot 1940,7^{0,66}}{30} = 606,5 \text{ Па} \cdot \text{с};$$

$$i_2 = \frac{123 \cdot 1941,4^{0,66}}{30} = 606,6 \text{ Па} \cdot \text{с};$$

$$i_3 = \frac{123 \cdot 1944^{0,66}}{30} = 607,2 \text{ Па} \cdot \text{с};$$

$$i_4 = \frac{123 \cdot 1954^{0,66}}{30} = 609,2 \text{ Па} \cdot \text{с};$$

$$i_5 = \frac{123 \cdot 1994^{0,66}}{30} = 617,4 \text{ Па} \cdot \text{с};$$

$$i_6 = \frac{123 \cdot 3286^{0,66}}{30} = 858,6 \text{ Па} \cdot \text{с}.$$

7. Определяем величину пробит-функции Pr по формулам (Г.1) и (Г.2) [1]:

$$Pr_1 = 5 - 0,26 \cdot \ln(V_1) = 5 - 0,26 \cdot \ln(1,047 \cdot 10^{-3}) = 6,78;$$

$$V_1 = \left(\frac{17500}{\Delta P_1} \right)^{8,4} + \left(\frac{290}{i} \right)^{9,3} = \left(\frac{17500}{118800} \right)^{8,4} + \left(\frac{290}{606,5} \right)^{9,3} = 1,047 \cdot 10^{-3};$$

$$Pr_2 = 5 - 0,26 \cdot \ln(1,046 \cdot 10^{-3}) = 6,78;$$

$$V_2 = \left(\frac{17500}{118900} \right)^{8,4} + \left(\frac{290}{606,6} \right)^{9,3} = 1,046 \cdot 10^{-3};$$

$$Pr_3 = 5 - 0,26 \cdot \ln(1,036 \cdot 10^{-3}) = 6,79;$$

$$V_3 = \left(\frac{17500}{119000} \right)^{8,4} + \left(\frac{290}{607,2} \right)^{9,3} = 1,036 \cdot 10^{-3};$$

$$Pr_4 = 5 - 0,26 \cdot \ln(1,0005 \cdot 10^{-3}) = 6,79;$$

$$V_4 = \left(\frac{17500}{119400} \right)^{8,4} + \left(\frac{290}{609,2} \right)^{9,3} = 1,005 \cdot 10^{-3};$$

$$Pr_5 = 5 - 0,26 \cdot \ln(8,873 \cdot 10^{-4}) = 6,83;$$

$$V_5 = \left(\frac{17500}{121000} \right)^{8,4} + \left(\frac{290}{617,4} \right)^{9,3} = 8,873 \cdot 10^{-4};$$

$$Pr_6 = 5 - 0,26 \cdot \ln(4,131 \cdot 10^{-5}) = 7,62;$$

$$V_6 = \left(\frac{17500}{171000} \right)^{8,4} + \left(\frac{290}{858,6} \right)^{9,3} = 4,131 \cdot 10^{-5}.$$

8. По табл. Г.1 [1] для полученных значений пробит-функции определяем условные вероятности поражения человека Q_d :

$$Q_{a1} = 0,962, Q_{a2} = 0,962, Q_{a3} = 0,963, Q_{a4} = 0,963, Q_{a5} = 0,966, \\ Q_{a6} = 0,996.$$

9. Пожарный риск $P(a)$ в определенной точке территории (a), на расстоянии 30 м от наружной установки, вычисляют с помощью соотношения (1) [1]:

$$P(a) = Q_{a1} \cdot Q_1 + Q_{a2} \cdot Q_2 + Q_{a3} \cdot Q_3 + Q_{a4} \cdot Q_4 + Q_{a5} \cdot Q_5 + \\ + Q_{a6} \cdot Q_6 = 0,962 \cdot 4,0 \cdot 10^{-5} + 0,962 \cdot 1,0 \cdot 10^{-5} + 0,963 \times \\ \times 6,2 \cdot 10^{-6} + 0,963 \cdot 3,8 \cdot 10^{-6} + 0,966 \cdot 1,7 \cdot 10^{-6} + \\ + 0,996 \cdot 3,0 \cdot 10^{-7} = 3,848 \cdot 10^{-5} + 0,962 \cdot 10^{-5} + 5,971 \cdot 10^{-6} + \\ + 3,659 \cdot 10^{-6} + 1,642 \cdot 10^{-6} + 2,988 \cdot 10^{-7} = 5,967 \cdot 10^{-5}.$$

10. Величина пожарного риска при возможном сгорании пропилена с образованием воли давления превышает одну миллионную (10^{-6}) в год на расстоянии 30 м от наружной установки, следовательно, согласно табл. 2 [1] наружная установка емкости-сепаратора для отделения факельного газообразного пропилена от возможной влаги относится к категории АН.

6.2. Наружные установки

с легковоспламеняющимися жидкостями

Пример 37

1. Исходные данные.

1.1. Наружная установка. Склад ацетона. Представляет собой группу из 8 горизонтальных резервуаров объемом 10 м^3 каждый (коэффициент заполнения резервуаров $\alpha = 0,9$). Ацетон поступает из ж.-д. цистерны по подводящему трубопроводу через коллектор налива ацетона в резервуары склада. Раздача ацетона в отдельные емкости производится по отводящему трубопроводу через коллектор слива ацетона.

Резервуары склада ацетона соединены между собой трубопроводами. На всех трубопроводах и коллекторах установлены ручные задвижки. Склад имеет грунтовое обвалование площадью $F_{об} = F_{и} = 14 \cdot 17,6 = 246,4 \text{ м}^2$ ($F_{и}$ – площадь испарения, м^2). Высота обвалования $H_{об} = 1,5 \text{ м}$.

1.2. Молярная масса ацетона $M = 58,08 \text{ кг} \cdot \text{кмоль}^{-1}$. Химическая формула $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$. Температура вспышки $t_{всп} = -18 \text{ }^\circ\text{C}$. Удельная теплота сгорания ацетона $Q_{сг} = 31360 \text{ кДж} \cdot \text{кг}^{-1} = 31,36 \cdot 10^6 \text{ Дж} \cdot \text{кг}^{-1}$. Плотность жидкости $\rho_{ж} = 790,8 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}$. Абсолютная максимальная температура воздуха в данном районе (г. Пермь) [3] составляет $t_p = 37 \text{ }^\circ\text{C}$. Плотность паров ацетона при $t_p = 37 \text{ }^\circ\text{C}$ составляет

$$\rho_{п} = \frac{58,08}{22,413 \cdot (1 + 0,00367 \cdot 37)} = 2,815 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}. \text{ Константы}$$

уравнения Антуана $A = 6,37551$, $B = 1281,721$, $C_a = 237,088$.

1.3. Давление насыщенных паров ацетона $P_{н}$ (кПа) при расчетной температуре $t_p = 37 \text{ }^\circ\text{C}$ составит:

$$\lg P_{н} = A - \frac{B}{t_p + C_a} = 6,37551 - \frac{1281,721}{37 + 237,088} = 1,6992;$$

$$P_{н} = 50,03 \text{ кПа}.$$

1.4. Вычисляется интенсивность испарения W ($\text{кг} \cdot \text{м}^{-2} \cdot \text{с}^{-1}$) ацетона в соответствии с формулой (В.10) [1]:

$$W = 10^{-6} \cdot \sqrt{M} \cdot P_{н} = 10^{-6} \cdot \sqrt{58,08} \cdot 50,03 = 3,8128 \cdot 10^{-4} \text{ кг} \cdot \text{м}^{-2} \cdot \text{с}^{-1}.$$

2. Обоснование расчетного варианта аварии.

При определении избыточного давления взрыва ΔP при сгорании смеси горючих паров ацетона с воздухом в открытом пространстве принимается для упрощения расчетов разгерметизация одного резервуара с ацетоном, разлив поступившего из резервуара ацетона в обвалование,

испарение ацетона с поверхности разлива и поступление паров ацетона в окружающее пространство.

3. Масса паров ацетона m (кг), поступивших в окружающее пространство, согласно формуле (В.8) [1] определяется из выражения:

$$m = W \cdot F_{\text{н}} \cdot T = 3,8128 \cdot 10^{-4} \cdot 246,4 \cdot 3600 = 338,2 \text{ кг.}$$

4. Избыточное давление ΔP (кПа) взрыва на расстоянии $r = 30$ м от наружной установки склада ацетона согласно формулам (В.14) и (В.15) составит:

$$\Delta P = P_0 \cdot \left(\frac{0,8 \cdot m_{\text{пр}}^{0,33}}{r} + \frac{3 \cdot m_{\text{пр}}^{0,66}}{r^2} + \frac{5 \cdot m_{\text{пр}}}{r^3} \right) = 101 \cdot \left(\frac{0,8 \cdot 234,6^{0,33}}{30} + \frac{3 \cdot 234,6^{0,66}}{30^2} + \frac{5 \cdot 234,6}{30^3} \right) = 33 \text{ кПа;}$$

$$m_{\text{пр}} = \frac{Q_{\text{сг}}}{Q_0} \cdot m \cdot Z = \frac{31,36 \cdot 10^6}{4,52 \cdot 10^6} \cdot 338,2 \cdot 0,1 = 234,6 \text{ кг.}$$

5. Расчетное избыточное давление взрыва превышает 5 кПа на расстоянии 30 м от наружной установки, следовательно, согласно п. 7.3 и табл. 2 [1] наружная установка склада ацетона относится к категории АН.

Пример 38

1. Исходные данные.

1.1. Наружная установка. Открытая площадка для автоцистерны (АЦ), используемой для заполнения подземных резервуаров дизельным топливом. Объем дизельного топлива в АЦ $V_{\text{ж}} = 6 \text{ м}^3$. Площадка не имеет ограждения.

1.2. Молярная масса дизельного топлива $M = 172,3 \text{ кг} \cdot \text{кмоль}^{-1}$. Химическая формула $\text{C}_{12,343} \text{H}_{23,889}$. Температура вспышки $t_{\text{всп}} > 35 \text{ }^\circ\text{C}$. Удельная теплота сгорания дизельного топлива $Q_{\text{сг}} = 43590 \text{ кДж} \cdot \text{кг}^{-1} = 43,59 \cdot 10^6 \text{ Дж} \cdot \text{кг}^{-1}$.

Плотность жидкости $\rho_{ж} = 815 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}$. Абсолютная максимальная температура воздуха в данном районе (г. Тула) [3] составляет $t_p = 38 \text{ }^\circ\text{C}$. Плотность паров дизельного топлива при $t_p = 38 \text{ }^\circ\text{C}$ составляет:

$$\rho_{п} = \frac{172,3}{22,413 \cdot (1 + 0,00367 \cdot 38)} = 6,7466 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}.$$

Константы уравнения Антуана $A = 5,07818$, $B = 1255,73$, $C_a = 199,523$. Нижний концентрационный предел распространения пламени $C_{НКПР} = 0,61 \%$ (об.).

1.3. Давление насыщенных паров дизельного топлива P_n при расчетной температуре $t_p = 38 \text{ }^\circ\text{C}$ составит:

$$\lg P_n = 5,07818 - \frac{1255,73}{38 + 199,523} = -0,20859;$$

$$P_n = 0,62 \text{ кПа}.$$

1.4. Вычисляется интенсивность испарения W дизельного топлива в соответствии с формулой (В.10) [1]:

$$W = 10^{-6} \cdot \sqrt{M} \cdot P_n = 10^{-6} \cdot \sqrt{172,3} \cdot 0,62 = 8,14 \cdot 10^{-6} \text{ кг} \cdot \text{м}^{-2} \cdot \text{с}^{-1}.$$

2. Обоснование расчетного варианта аварии.

При определении избыточного давления взрыва ΔP при сгорании смеси горючих паров дизельного топлива с воздухом в открытом пространстве принимается разгерметизация резервуара АЦ, разлив поступившего из резервуара АЦ дизельного топлива на горизонтальную поверхность, испарение дизельного топлива с поверхности разлива и поступление паров дизельного топлива в окружающее пространство.

3. Масса паров дизельного топлива m , поступивших в окружающее пространство с поверхности испарения F_n , определяется согласно п. В.1.3 г) и формуле (В.8) [1] из выражений:

$$m = W \cdot F_n \cdot T = 8,14 \cdot 10^{-6} \cdot 900 \cdot 3600 = 26,374 \text{ кг};$$

$$F_n = 0,15 \cdot V_{\text{ж}} \cdot 1000 = 0,15 \cdot 6000 = 900 \text{ м}^2.$$

4. Горизонтальный размер зоны $R_{\text{НКПР}}$, ограничивающей область концентраций, превышающих нижний концентрационный предел распространения пламени $C_{\text{НКПР}}$, согласно формуле (В.13) [1] составит:

$$R_{\text{НКПР}} = 3,1501 \cdot \sqrt{\frac{3600}{3600}} \cdot \left(\frac{0,62}{0,61}\right)^{0,813} \cdot \left(\frac{26,374}{6,7466 \cdot 0,62}\right)^{0,333} = 5,9 \text{ м}.$$

5. Избыточное давление взрыва ΔP в на расстоянии $r = 30$ м от наружной установки площадки для АЦ согласно формулам (В.14) и (В.15) [1] составит:

$$\Delta P = 101 \cdot \left(\frac{0,8 \cdot 25,4^{0,33}}{30} + \frac{3 \cdot 25,4^{0,66}}{30^2} + \frac{5 \cdot 25,4}{30^3} \right) = 11,2 \text{ кПа};$$

$$m_{\text{пр}} = \frac{43,59 \cdot 10^6}{4,52 \cdot 10^6} \cdot 26,374 \cdot 0,1 = 25,4 \text{ кг}.$$

6. Расчетное избыточное давление взрыва превышает 5 кПа на расстоянии 30 м от наружной установки, следовательно, согласно п. 7.3 и табл. 2 [1] наружная установка площадки для автоцистерны с дизельным топливом относится к категории БН.

Пример 39

1. Исходные данные.

Исходные данные аналогичны данным примера 38. Частота разгерметизации резервуаров с ЛВЖ при давлении, близком к атмосферному, с последующим истечением жидкости для всех размеров утечки представлена в табл. П.1.1 [7] и соответственно составляет:

$$d_1 = 0,025 \text{ м}, Q_1 = 8,8 \cdot 10^{-5} \cdot \text{год}^{-1};$$

$$d_2 = 0,1 \text{ м}, Q_2 = 1,2 \cdot 10^{-5} \cdot \text{год}^{-1};$$

$$\text{полное разрушение, } Q_3 = 5,0 \cdot 10^{-6} \cdot \text{год}^{-1}.$$

Частота реализации в течение года рассматриваемого сценария аварии для всех размеров утечек составляет $Q = 1,05 \cdot 10^{-4} \text{ год}^{-1}$.

2. В соответствии с расчетами из примера 38 величина избыточного давления взрыва ΔP на расстоянии $r = 30 \text{ м}$ от наружной установки равна 11,2 кПа.

3. Импульс волны давления i вычисляется по формуле (В.23) [1]:

$$i = \frac{123 \cdot m_{\text{пл}}^{0,66}}{r} = \frac{123 \cdot 25,4^{0,66}}{30} = 34,7 \text{ Па} \cdot \text{с}.$$

4. Определяем величину пробит-функции P_T по формулам (Г.1) и (Г.2) [1]:

$$P_T = 5 - 0,26 \cdot \ln(V) = 5 - 0,26 \cdot \ln(3,76 \cdot 10^8) = -0,134;$$

$$V = \left(\frac{17500}{\Delta P} \right)^{8,4} + \left(\frac{290}{i} \right)^{9,3} = \left(\frac{17500}{11200} \right)^{8,4} + \left(\frac{290}{34,7} \right)^{9,3} = \\ = 42,47 + 3,76 \cdot 10^8 = 3,76 \cdot 10^8.$$

5. По табл. П.4.2 и формуле (П.4.2) [6] для получения значения пробит-функции определяем условную вероятность поражения человека $Q_d = 1,42 \cdot 10^{-7}$.

6. Пожарный риск $P(a)$ в определенной точке территории (a), на расстоянии 30 м от наружной установки, рассчитывают с помощью соотношения (1) [1]:

$$P(a) = Q_d \cdot Q = 1,42 \cdot 10^{-7} \cdot 1,05 \cdot 10^{-4} = 1,49 \cdot 10^{-11} \text{ год}^{-1}.$$

7. Величина пожарного риска при возможном сгорании паров дизельного топлива с образованием волн давле-

ния не превышает одну миллионную (10^{-6}) в год на расстоянии 30 м от наружной установки, следовательно, согласно табл. 2 [1] наружная установка открытой площадки для автоцистерны не относится к категории БН.

8. В соответствии с пп. 7.2 и 7.3 [1] проведем проверку наружной установки на принадлежность к категории ВН.

9. Проведем оценку параметров углового коэффициента облученности F_q , входящих в формулу (В.27) [1]:

$$d = \sqrt{\frac{4 \cdot F}{\pi}} = \sqrt{\frac{4 \cdot 900}{3,14}} = 33,86 \text{ м};$$
$$F = F_n = 900 \text{ м}^2;$$

$$H = 42 \cdot d \cdot \left(\frac{M}{\rho_b \cdot \sqrt{g \cdot d}} \right)^{0,61} = 42 \cdot 33,86 \cdot \left(\frac{0,04}{1,34 \cdot \sqrt{9,81 \cdot 33,86}} \right)^{0,61} = 31,5 \text{ м};$$

$$M = 0,04 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-2} \cdot \text{с}^{-1} \text{ (табл. В.1 [1])};$$

$$\rho_b = \frac{28,96}{22,413 \cdot (1 + 0,00367 \cdot 38)} = 1,134 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3};$$

$$h = \frac{2 \cdot H}{d} = \frac{2 \cdot 31,5}{33,86} = 1,86;$$

$$S = \frac{2 \cdot r}{d} = \frac{2 \cdot 30}{33,86} = 1,77;$$

$$B = \frac{1 + S^2}{2 \cdot S} = \frac{1 + 1,77^2}{2 \cdot 1,77} = 1,17;$$

$$A = \frac{h^2 + S^2 + 1}{2 \cdot S} = \frac{1,86^2 + 1,77^2 + 1}{2 \cdot 1,77} = 2,14;$$

$$\begin{aligned}
 F_v &= \frac{1}{\pi} \cdot \left[\frac{1}{S} \cdot \operatorname{arctg} \left(\frac{h}{\sqrt{S^2 - 1}} \right) - \frac{h}{S} \cdot \left\{ \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{S-1}{S+1}} \right) - \right. \right. \\
 &\quad \left. \left. - \frac{A}{\sqrt{A^2 - 1}} \cdot \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{(A+1) \cdot (S-1)}{(A-1) \cdot (S+1)}} \right) \right\} \right] = \\
 &= \frac{1}{3,14} \cdot \left[\frac{1}{1,77} \cdot \operatorname{arctg} \left(\frac{1,86}{\sqrt{1,77^2 - 1}} \right) - \frac{1,86}{1,77} \cdot \left\{ \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{1,77-1}{1,77+1}} \right) - \right. \right. \\
 &\quad \left. \left. - \frac{2,14}{\sqrt{2,14^2 - 1}} \cdot \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{(2,14+1) \cdot (1,77-1)}{(2,14-1) \cdot (1,77+1)}} \right) \right\} \right] = \\
 &= 0,3185 \cdot [0,56 \cdot \operatorname{arctg} 1,274 - 1,051 \cdot \{ \operatorname{arctg} 0,527 - \\
 &\quad - 1,131 \cdot \operatorname{arctg} 0,875 \}] = 0,3185 \cdot [0,5115 + 0,3447] = \\
 &= 0,3185 \cdot 0,8562 = 0,2727;
 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 F_n &= \frac{1}{\pi} \cdot \left[\frac{B - \frac{1}{S}}{\sqrt{B^2 - 1}} \cdot \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{(B+1) \cdot (S-1)}{(B-1) \cdot (S+1)}} \right) - \right. \\
 &\quad \left. - \frac{A - \frac{1}{S}}{\sqrt{A^2 - 1}} \cdot \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{(A+1) \cdot (S-1)}{(A-1) \cdot (S+1)}} \right) \right] = \\
 &= \frac{1}{3,14} \cdot \left[\frac{1,17 - \frac{1}{1,77}}{\sqrt{1,17^2 - 1}} \cdot \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{(1,17+1) \cdot (1,77-1)}{(1,17-1) \cdot (1,77+1)}} \right) - \right.
 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 & - \frac{2,14 - \frac{1}{1,77}}{\sqrt{2,14^2 - 1}} \cdot \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{(2,14 + 1) \cdot (1,77 - 1)}{(2,14 - 1) \cdot (1,77 + 1)}} \right) = \\
 & = 0,3185 \cdot [0,996 \cdot \operatorname{arctg} 1,884 - 0,832 \cdot \operatorname{arctg} 0,875] = \\
 & = 3,185 \cdot [1,078 - 0,598] = 0,3185 \cdot 0,48 = 0,1529; \\
 & F_q = \sqrt{F_v^2 + F_n^2} = \sqrt{0,2727^2 + 0,1529^2} = 0,3126.
 \end{aligned}$$

10. Определяем коэффициент пропускания атмосферы τ по формуле (В.34) [1]:

$$\begin{aligned}
 \tau &= \exp[-7,0 \cdot 10^{-4} \cdot (r - 0,5 \cdot d)] = \\
 &= \exp[-7,0 \cdot 10^{-4} \cdot (30 - 0,5 \cdot 33,86)] = 0,9909.
 \end{aligned}$$

11. Вычисляем интенсивность теплового излучения q (кВт \cdot м⁻²) при горении пролива жидкости по формуле (В.24) [1]:

$$\begin{aligned}
 q &= E_f \cdot F_q \cdot \tau = 25 \cdot 0,3126 \cdot 0,9909 = 7,74 \text{ кВт} \cdot \text{м}^{-2}; \\
 E_f &= 25 \text{ кВт} \cdot \text{м}^{-2} \text{ (табл. В.1 [1])}.
 \end{aligned}$$

12. Расчетная интенсивность теплового излучения превышает 4 кВт \cdot м⁻² на расстоянии 30 м от наружной установки, следовательно, согласно п. 7.3 и табл. 2 [1] наружная установка открытой площадки для автоцистерны с дизельным топливом относится к категории ВН.

6.3. Наружные установки с нагретыми горючими жидкостями

Пример 40

1. Исходные данные.

1.1. Наружная установка. Цех прядильных машин. Емкость-накопитель горячего масла-теплоносителя АМТ-300

расположена на открытой площадке. Объем масла-теплоносителя в емкости $V_{\text{ж}} = 30 \text{ м}^3$. На подводящих и отводящих трубопроводах установлены автоматические задвижки. Объем масла-теплоносителя АМТ-300, поступающего при аварийной разгерметизации емкости из подводящих и отводящих трубопроводов, составляет $V_{\text{тр}} = 5 \text{ м}^3$. Площадка не имеет ограждения. Температура нагрева теплоносителя $t_{\text{ж}} = 280 \text{ °С} = 553,2 \text{ К} (T_{\text{a}})$.

1.2. Молярная масса масла-теплоносителя АМТ-300 составляет $M = 312,9 \text{ кг} \cdot \text{кмоль}^{-1}$. Химическая формула $\text{C}_{22,25}\text{H}_{33,48}\text{S}_{0,34}\text{N}_{0,07}$. Температура вспышки $t_{\text{всп}} > 170 \text{ °С}$. Удельная теплота сгорания масла-теплоносителя АМТ-300 равна $Q_{\text{ст}} = 42257 \text{ кДж} \cdot \text{кг}^{-1} = 42,257 \cdot 10^6 \text{ Дж} \cdot \text{кг}^{-1}$. Плотность жидкости при $t_{\text{ж}} = 280 \text{ °С}$ составляет $\rho_{\text{ж}} = 794 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}$. Теплоемкость теплоносителя при $t_{\text{ж}} = 280 \text{ °С}$ равна $C_{\text{ж}} = 2480 \text{ Дж} \cdot \text{кг}^{-1} \cdot \text{К}^{-1}$. Константы уравнения Антуана $A = 6,12439$, $B = 2240,001$, $C_{\text{a}} = 167,85$.

1.3. Давление насыщенных паров теплоносителя $P_{\text{н}}$ при начальной температуре нагретого теплоносителя $t_{\text{ж}} = 280 \text{ °С} = 553,2 \text{ К} (T_{\text{a}})$ составляет:

$$\lg P_{\text{н}} = 6,12439 - \frac{2240,001}{t_{\text{ж}} + 167,85} = 6,12439 - \frac{2240,001}{280 + 167,85};$$

$$P_{\text{н}} = 13,26 \text{ кПа.}$$

1.4. Теплота испарения теплоносителя $L_{\text{исп}}$ ($\text{Дж} \cdot \text{кг}^{-1}$) согласно формуле (А.15) [1] будет равна:

$$L_{\text{исп}} = \frac{19,173 \cdot 10^3 \cdot B \cdot T_{\text{a}}^2}{(T_{\text{a}} + C_{\text{a}} - 273,2)^2 \cdot M} =$$

$$= \frac{19,173 \cdot 10^3 \cdot 2240,001 \cdot 553,2^2}{(553,2 + 167,85 - 273,2)^2 \cdot 312,9} = 209427 \text{ Дж} \cdot \text{кг}^{-1}.$$

2. Обоснование расчетного варианта аварии.

При определении избыточного давления взрыва ΔP при сгорании смеси горючих паров теплоносителя с воздухом в открытом пространстве принимается разгерметизация емкости-накопителя горячего масла-теплоносителя АМТ-300, разлив поступившего из емкости теплоносителя на горизонтальную поверхность, испарение горячего теплоносителя с поверхности разлива и поступление паров теплоносителя в окружающее пространство.

3. Масса жидкости $m_{п}$ (кг), поступившей в окружающее пространство, составляет:

$$m_{п} = (V_{ж} + V_{тр}) \cdot \rho_{ж} = (30 + 5) \cdot 794 = 27790 \text{ кг.}$$

4. Масса паров m (кг), образующихся при испарении нагретой жидкости, определяется по соотношению (А.14) [1]:

$$\begin{aligned} m &= 0,02 \cdot \sqrt{M} \cdot P_{п} \cdot \frac{C_{ж} \cdot m_{п}}{L_{исп}} = \\ &= 0,02 \cdot \sqrt{312,9} \cdot 13,26 \cdot \frac{2480 \cdot 27790}{209427} = 1543,8 \text{ кг.} \end{aligned}$$

5. Избыточное давление взрыва ΔP на расстоянии $r = 30$ м от наружной установки емкости-накопителя масла-теплоносителя АМТ-300 согласно формулам (В.14) и (В.15) [1] составит:

$$\begin{aligned} \Delta P &= 101 \cdot \left(\frac{0,8 \cdot 1443,3^{0,33}}{30} + \frac{3 \cdot 1443,3^{0,66}}{30^2} + \frac{5 \cdot 1443,3}{30^3} \right) = 97,7 \text{ кПа;} \\ m_{пр} &= \frac{42,257 \cdot 10^6}{4,52 \cdot 10^6} \cdot 1543,8 \cdot 0,1 = 1443,3 \text{ кг.} \end{aligned}$$

6. Расчетное избыточное давление взрыва превышает 5 кПа на расстоянии 30 м от наружной установки, следова-

тельно, согласно п. 7.3 и табл. 2 [1] наружная установка емкости-накопителя горячего масла-теплоносителя АМТ-300 относится к категории БН.

Пример 41

1. Исходные данные.

1.1. Наружная установка. Система водно-гликолевого обогрева. Резервуар хранения отработанного этиленгликоля расположен на открытой площадке. Объем этиленгликоля в емкости $V_{\text{ж}} = 3,0 \text{ м}^3$. На подводящих и отводящих трубопроводах установлены автоматические задвижки. Объем этиленгликоля, поступающего при аварийной разгерметизации резервуара из подводящих и отводящих трубопроводов, составляет $V_{\text{тр}} = 0,2 \text{ м}^3$. Площадка не имеет ограждения. Температура поступающего в резервуар хранения этиленгликоля $t_{\text{ж}} = 120 \text{ °С} = 393,2 \text{ К} (T_{\text{в}})$.

1.2. Молярная масса этиленгликоля $M = 62,068 \text{ кг} \cdot \text{кмоль}^{-1}$. Химическая формула $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_2$. Температура вспышки $t_{\text{всп}} = 111 \text{ °С}$. Удельная теплота сгорания этиленгликоля $Q_{\text{гр}} = 19329 \text{ кДж} \cdot \text{кг}^{-1} = 19329 \cdot 10^6 \text{ Дж} \cdot \text{кг}^{-1}$. Плотность жидкости при $t_{\text{ж}} = 120 \text{ °С}$ равна $\rho_{\text{ж}} = 987 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}$. Теплоемкость жидкости при $t_{\text{ж}} = 120 \text{ °С}$ составляет $C_{\text{ж}} = 2820 \text{ Дж} \cdot \text{кг}^{-1} \cdot \text{К}^{-1}$. Константы уравнения Антуана $A = 8,13754$, $B = 2753,183$, $C_{\text{в}} = 252,009$. Абсолютная максимальная температура воздуха в данном районе (г. Ноглики, Сахалинская обл.) [3] составляет $t_{\text{п}} = 37 \text{ °С}$.

1.3. Давление насыщенных паров этиленгликоля $P_{\text{н}}$ при начальной температуре жидкости $t_{\text{ж}} = 120 \text{ °С} = 393,2 \text{ К} (T_{\text{в}})$ составляет:

$$\lg P_{\text{н}} = 8,13754 - \frac{2753,183}{120 + 252,009};$$

$$P_n = 5,45 \text{ кПа.}$$

1.4. Теплота испарения этиленгликоля $L_{исп}$ согласно формуле (А.15) [1] будет равна:

$$L_{исп} = \frac{19,173 \cdot 10^3 \cdot 2753,183 \cdot 393,2^2}{(393,2 + 252,009 - 273,2)^2 \cdot 62,068} = 950118 \text{ Дж} \cdot \text{кг}^{-1}.$$

2. Обоснование расчетного варианта аварии.

При определении избыточного давления взрыва ΔP при сгорании смеси горючих паров этиленгликоля с воздухом в открытом пространстве принимается разгерметизация резервуара с нагретым этиленгликолем, разлив поступившего из резервуара этиленгликоля на горизонтальную поверхность, испарение нагретого этиленгликоля с поверхности разлива и поступление паров этиленгликоля в окружающее пространство.

3. Масса жидкости $m_{л}$, поступившей в окружающее пространство, составляет:

$$m_{л} = (V_{ж} + V_{тр}) \cdot \rho_{ж} = (3,0 + 0,2) \cdot 987 = 3158,4 \text{ кг.}$$

4. Масса паров m , образующихся при испарении нагретой жидкости, определяется по соотношению (А.14) [1]:

$$m = 0,02 \cdot \sqrt{62,068} \cdot 5,45 \cdot \frac{2820 \cdot 3158,4}{950118} = 8,05 \text{ кг.}$$

5. Избыточное давление взрыва ΔP на расстоянии $r = 30$ м от наружной установки резервуара хранения отработанного этиленгликоля согласно формулам (В.14) и (В.15) [1] составит:

$$\Delta P = 101 \cdot \left(\frac{0,8 \cdot 3,44^{0,33}}{30} + \frac{3 \cdot 3,44^{0,66}}{30^2} + \frac{5 \cdot 3,44}{30^3} \right) = 4,87 \text{ кПа;}$$

$$m_{пр} = \frac{19,329 \cdot 10^6}{4,52 \cdot 10^6} \cdot 8,05 \cdot 0,1 = 3,44 \text{ кг.}$$

6. Избыточное давление взрыва на расстоянии 30 м от наружной установки не превышает 5 кПа, следовательно,

согласно табл. 2 [1] наружная установка открытой площадки для резервуара хранения отработанного этиленгликоля не относится к категории БН.

7. В соответствии с пп. 7.2 и 7.3 [1] проведем проверку наружной установки на принадлежность к категории ВН.

8. Проведем оценку параметров углового коэффициента облученности F_v , входящих в формулу (В.27) [1]:

$$d = \sqrt{\frac{4 \cdot F}{\pi}} = \sqrt{\frac{4 \cdot 480}{3,14}} = 24,73 \text{ м};$$

$$F = F_n = 0,15 \cdot 1000 \cdot (V_{ж} + V_{т}) = 0,15 \cdot 1000 \cdot (3 + 0,2) = 480 \text{ м}^2;$$

$$H = 42 \cdot d \cdot \left(\frac{M}{\rho_{в} \cdot \sqrt{g \cdot d}} \right)^{0,61} = 42 \cdot 24,73 \cdot \left(\frac{0,04}{1,138 \cdot \sqrt{9,81 \cdot 24,73}} \right) = 25,2 \text{ м};$$

$$M = 0,04 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-2} \cdot \text{с}^{-1} \text{ (табл. В.1 [1])};$$

$$\rho_{в} = \frac{28,96}{22,413 \cdot (1 + 0,00367 \cdot 37)} = 1,138 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3};$$

$$h = \frac{2 \cdot H}{d} = \frac{2 \cdot 25,2}{24,73} = 2,04;$$

$$S = \frac{2 \cdot r}{d} = \frac{2 \cdot 30}{24,73} = 2,43;$$

$$B = \frac{1 + S^2}{2 \cdot S} = \frac{1 + 2,43^2}{2 \cdot 2,43} = 1,42;$$

$$A = \frac{h^2 + S^2 + 1}{2 \cdot S} = \frac{2,04^2 + 2,43^2 + 1}{2 \cdot 2,43} = 2,28;$$

$$F_v = \frac{1}{\pi} \cdot \left[\frac{1}{S} \cdot \arctg \left(\frac{h}{\sqrt{S^2 - 1}} \right) - \frac{h}{S} \times \right.$$

$$\times \left\{ \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{S-1}{S+1}} \right) - \frac{A}{\sqrt{A^2-1}} \cdot \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{(A+1) \cdot (S-1)}{(A-1) \cdot (S+1)}} \right) \right\} =$$

$$= \frac{1}{3,14} \left[\frac{1}{2,43} \cdot \operatorname{arctg} \left(\frac{2,04}{\sqrt{2,43^2-1}} \right) - \frac{2,04}{2,43} \cdot \left\{ \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{2,43-1}{2,43+1}} \right) - \right. \right.$$

$$\left. \left. - \frac{2,28}{\sqrt{2,28^2-1}} \cdot \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{(2,28+1) \cdot (2,43-1)}{(2,28-1) \cdot (2,43+1)}} \right) \right\} \right] = 0,3185 \times$$

$$\times [0,412 \cdot \operatorname{arctg} 0,921 - 0,840 \cdot \{ \operatorname{arctg} 0,646 - 1,113 \cdot \operatorname{arctg} 1,034 \}] =$$

$$= 0,3185 \cdot [0,3066 + 0,2681] = 0,1830;$$

$$F_{\pi} = \frac{1}{\pi} \cdot \left[\frac{B - \frac{1}{S}}{\sqrt{B^2 - 1}} \cdot \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{(B+1) \cdot (S-1)}{(B-1) \cdot (S+1)}} \right) - \frac{A - \frac{1}{S}}{\sqrt{A^2 - 1}} \times \right.$$

$$\left. \times \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{(A+1) \cdot (S-1)}{(A-1) \cdot (S+1)}} \right) \right] = \frac{1}{3,14} \cdot \left[\frac{1,42 - \frac{1}{2,43}}{\sqrt{1,42^2 - 1}} \times \right.$$

$$\left. \times \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{(1,42+1) \cdot (2,43-1)}{(1,42-1) \cdot (2,43+1)}} \right) - \frac{2,28 - \frac{1}{2,43}}{\sqrt{2,28^2 - 1}} \times \right.$$

$$\left. \times \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{(2,28+1) \cdot (2,43-1)}{(2,28-1) \cdot (2,43+1)}} \right) \right] = 0,3185 \cdot [1,000 \cdot \operatorname{arctg} 1,550 -$$

$$-0,912 \cdot \arctg 1,034] = 0,3185 \cdot [0,9978 - 0,7315] = 0,0848;$$

$$F_q = \sqrt{F_v^2 + F_n^2} = \sqrt{0,1830^2 + 0,0848^2} = 0,2017.$$

9. Определяем коэффициент пропускания атмосферы τ по формуле (В.34) [1]:

$$\begin{aligned}\tau &= \exp[-7,0 \cdot 10^{-4} \cdot (r - 0,5 \cdot d)] = \\ &= \exp[-7,0 \cdot 10^{-4} \cdot (30 - 0,5 \cdot 24,73)] = 0,9877.\end{aligned}$$

10. Вычисляем интенсивность теплового излучения q при горении пролива жидкости согласно формуле (В.24) [1]:

$$q = E_f \cdot F_q \cdot \tau = 19 \cdot 0,2017 \cdot 0,9877 = 3,78 \text{ кВт} \cdot \text{м}^{-2};$$

$$E_f = 19 \text{ кВт} \cdot \text{м}^{-2} \text{ (табл. В.1 [1] по нефти).}$$

11. Расчетная интенсивность теплового излучения не превышает $4 \text{ кВт} \cdot \text{м}^{-2}$ на расстоянии 30 м от наружной установки, следовательно, согласно п. 7.3 и табл. 2 [1] наружная установка резервуара хранения отработанного этиленгликоля, расположенного на открытой площадке, не относится к категории ВН и относится к категории ДН.

6.4. Наружные установки с горючими пылями

Пример 42

1. Исходные данные.

1.1. Приемный бункер аспирационной системы цеха шлифовки изделий из древесины объемом 30 м^3 выполнен из фильтрующей ткани и расположен под навесом на открытой территории предприятия.

1.2. В бункере накапливается мелкодисперсная древесная пыль (размер частиц менее 100 мкм) в количестве до 5000 кг . Теплота сгорания древесной пыли $H_f = 1,5 \cdot 10^7 \text{ Дж} \cdot \text{кг}^{-1}$. Критический размер частиц взрывоопасной взвеси древесной

пыли $d^* = 250$ мкм. Стехиометрическая концентрация принимается равной $\rho_{ст} = 0,25 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}$. В объеме фильтра возможно образование взрывоопасного облака древесной пыли при взвихрении отложений пыли (сорвавшихся со стенок бункера) поступающим в бункер потоком запыленного воздуха.

1.3. Сведения, необходимые для определения стехиометрической концентрации мучной пыли $\rho_{ст}$ в воздухе при нормальных условиях (атмосферное давление 101,3 кПа, температура 20 °С), могут задаваться одним из трех способов:

1) прямым указанием величины: $\rho_{ст} = 0,25 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}$;

2) указанием сведений о брутто-формуле химического состава вещества, например, в виде $C_yH_bO_kN_a$. В таком случае расчет $\rho_{ст}$ производится на основе химического уравнения окисления данного вещества воздухом до соответствующих продуктов взаимодействия (CO_2 , H_2O и N_2) – по формуле

$$\rho_{ст} = 0,0087 \cdot (12 \cdot Y + B + 16 \cdot K + 14 \cdot A) / (Y + B/4 - K/2).$$

При наличии в брутто-формуле вещества других атомов, например S, P, Al, в расчете должны учитываться дополнительные продукты окисления SO_3 , P_2O_5 , Al_2O_3 ;

3) результатами экспериментального измерения убыли массы кислорода Δm_O в камере, где произведено выжигание пробной массы исследуемого вещества Δm_X в атмосфере кислорода (например, в установке для определения теплоты сгорания вещества по ГОСТ 21261-91).

В этом случае расчет $\rho_{ст}$ производится по формуле

$$\rho_{ст} = (\Delta m_X / \Delta m_O) \cdot M_O,$$

где M_O – масса кислорода в 1 м^3 воздуха; допускается принимать $M_O = 0,24 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}$.

2. Обоснование расчетного варианта аварии.

Поскольку в рассматриваемой установке не присутствуют горючие газы, легковоспламеняющиеся жидкости с температурой вспышки не более 28 °С, вещества и (или) материалы, способные гореть при взаимодействии с водой, кислородом воздуха и (или) друг с другом, данная установка не относится к категории АН.

Поскольку в установке присутствуют горючие пыли, необходимо исследовать возможность отнесения данной установки к категории БН. Для этого следует рассмотреть аварию, сопровождающуюся образованием облака горючей пыли и произвести расчет избыточного давления взрыва.

Аварийная ситуация, приводящая к воспламенению горючего пылевоздушного облака в объеме фильтра, связана с появлением в объеме бункера источника зажигания в виде:

- тлеющих частиц, принесенных потоком запыленного воздуха;
- разрядов статического электричества с энергией, превышающей минимальную энергию зажигания пылевоздушного облака.

Частота возникновения подобных аварийных ситуаций неизвестна.

Объем сгорающей в аварийном режиме аэрозвеси совпадает с объемом бункера $V_{ав} = 30 \text{ м}^3$.

3. Ввиду отсутствия сведений о частоте возникновения рассмотренной аварийной ситуации оказывается невозможным оценить величину пожарного риска. В соответствии с п. 7.3 [1] в этом случае допускается использовать критерии отнесения установки к категории БН по величине расчетного избыточного давления ΔP при сгорании пылевоздушной смеси на расстоянии 30 м от наружной установки.

Ниже приводится расчет ΔP .

4. Коэффициент участия пыли во взрыве Z рассчитывается по формуле (А.16) [1] и составляет:

$$Z = 0,5 \cdot F = 0,5 \cdot 1 = 0,5.$$

5. Расчетную массу взвешенной пыли m (кг), участвующей в развитии аварийной ситуации, определяют по формуле (В.17) [1]:

$$m = \min \left\{ \begin{array}{l} m_{вз} + m_{ав} \\ \rho_{ст} \cdot V_{ав} / Z \end{array} \right.$$

Поскольку $m_{вз} + m_{ав} = 0 + 5000 = 5000$ кг; $\rho_{ст} \cdot V_{ав} / Z = 0,25 \cdot 30 / 0,5 = 15$ кг, следует принять $m = 15$ кг.

Для надежного выполнения расчета ΔP целесообразно объяснить физический смысл использованной здесь формулы (А.17) [1]. Избыточное давление воздуха в помещении при горении взвеси объясняется тепловыделением реакции окисления дисперсного горючего кислородом воздуха. Поэтому в окончательном расчете давления взрыва присутствует общая масса сгоревшей в пылевоздушном облаке пыли m и теплотворная характеристика выгорания единичного количества пыли H_T . Понятно, что масса m не может превысить общую массу пыли в этом облаке ($m_{вз} + m_{ав}$), которая записана в верхней строке формулы (А. 17) [1]. Но масса m может быть меньше ($m_{вз} + m_{ав}$). Последнее происходит в случае горения пылевоздушных облаков, обогащенных горючим, когда для полного выгорания пыли в таком облаке не хватает кислорода воздуха. Для подобных «богатых» смесей масса выгорающей пыли будет ограничена содержанием кислорода в облаке, а потому она не должна превосходить величину $\rho_{ст} \cdot V_{ав}$, фигурирующую в нижней строке формулы (А. 17) [1]. Добавим, что поправка ($1/Z$) к указанной величине обусловлена спецификой расчета ΔP , куда масса сгоревшей пыли фактически входит в виде комплекса $m \cdot Z$.

6. Приведенную массу горючей пыли $m_{пр}$, кг, определяют по формуле (В.21) [1]:

$$m_{пр} = m \cdot Z \cdot H_T / H_{T0} = 15 \cdot 0,1 \cdot 1,5 \cdot 10^7 / 4,52 \cdot 10^6 = 4,9 \text{ кг.}$$

7. Определение избыточного давления взрыва ΔP на расстоянии $r = 30$ м от наружной установки производится по формуле (В.22) [1]:

$$\begin{aligned} \Delta P &= P_0 \cdot \left(\frac{0,8 \cdot m_{пр}^{0,33}}{r} + \frac{3 \cdot m_{пр}^{0,66}}{r^2} + \frac{5 \cdot m_{пр}}{r^3} \right) = \\ &= 101,3 \cdot (0,8 \cdot 4,9^{0,33} / 30 + 3 \times \\ &\times 4,9^{0,66} / 30^2 + 5 \cdot 4,9 / 30^3) = 5,6 \text{ кПа.} \end{aligned}$$

8. Поскольку ΔP превышает 5 кПа, в соответствии с критерием п. 7.3 [1] рассматриваемую наружную установку следует отнести к категории БН.

Пример 43

1. Исходные данные.

Исходные данные аналогичны данным примера 42 с тем различием, что известна частота реализации в течение года рассматриваемого сценария развития аварии: $Q = 10^{-3} \text{ год}^{-1}$.
Дополнительная информация: насыпная плотность древесной пыли составляет $\rho_n = 300 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}$, угол естественного откоса для отложения древесной пыли составляет $\alpha = 45^\circ$, массовая скорость выгорания отложения древесной пыли составляет $0,01 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-2} \cdot \text{с}^{-1}$; плотность воздуха $\rho_a = 1,2 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}$.

В рассматриваемой установке не присутствуют горючие газы, легковоспламеняющиеся жидкости с температурой вспышки не более 28°C , вещества и (или) материалы, способные гореть при взаимодействии с водой, кислородом воздуха и (или) друг с другом. По этой причине данная установка не относится к категории АН.

В установке присутствуют горючие пыли. По этой причине необходимо исследовать возможность отнесения данной установки к категории БН. Для этого следует рассмотреть аварию, сопровождающуюся образованием облака горючей пыли и произвести расчет избыточного давления взрыва.

2. В соответствии с расчетами из предыдущего примера величина избыточного давления взрыва ΔP на расстоянии $r = 30$ м от наружной установки составляет 5,6 кПа.

3. Импульс волны давления i , Па · с, вычисляем по формуле (В.23) [1]:

$$i = 123 \cdot m_{\text{п}}^{0,66} / r = 123 \cdot 4,9^{0,66} / 30 = 11,7 \text{ Па} \cdot \text{с}.$$

4. Вычисляем величину пробит-функции Pr по формулам (Г.1) и (Г.2) [1]:

$$Pr = 5 - 0,26 \cdot \ln \cdot (V) = 5 - 7,7 = -2,7,$$

где $V = (17500/\Delta P)^{8,4} + (290/i)^{9,3} = (17500/5600)^{8,4} + (290/11,7)^{9,3} = 9,3 \cdot 10^{12}$.

5. По табл. Г.1 [1] для полученного значения пробит-функции определяем условную вероятность поражения человека: $Q_d < 0,001$.

6. Пожарный риск $P(a)$ (год^{-1}) в определенной точке территории (a), на расстоянии 30 м от наружной установки, определяют с помощью соотношения (1) [1]:

$$P(a) = Q_d \cdot Q < 10^{-6} \text{ год}^{-1}.$$

7. Поскольку $P(a) < 10^{-6} \text{ год}^{-1}$, рассматриваемая наружная установка не относится в категории БН.

8. Таким образом, рассматриваемая наружная установка не относится к категориям АН и БН. В соответствии с требованиями п. 7.2 [1] рассмотрим возможность отнесения данной наружной установки к категории ВН. В установке присутствует только горючая пыль, и ответ на вопрос о принадлежности установки к категории ВН в соответст-

вии с критерием п. 7.3 [1] зависит от расчетного значения интенсивности теплового излучения от очага пожара, вызванного загоранием просыпавшейся из установки пыли, на расстоянии $r = 30$ м от установки.

9. В соответствии с требованием п. В.4.1 следует выбирать наиболее неблагоприятный вариант аварии, при котором в горении участвует наибольшее количество пыли, что отвечает полному заполнению емкости бункера, то есть объему пыли, равному $V_n = 30$ м³. Такое количество пыли при просыпании на землю образует объект в виде конуса (угол откоса равен $\alpha = 45^\circ$) с высотой H , равной радиусу основания R .

Приравнивая объем конуса к начальному объему пыли, получим:

$$(1/3) \cdot \pi \cdot R^2 \cdot H = V_n,$$

откуда следует: $H = R = (3 \cdot V_n / \pi)^{1/3} = (3 \cdot 30 / 3,14)^{1/3} = 3$ м.

10. В соответствии с формулой (В.24) [1] интенсивность теплового излучения q , кВт · м⁻², при горении твердых материалов рассчитывают по формуле

$$q = E_f \cdot F_q \cdot \tau,$$

где E_f – среднеповерхностная плотность теплового излучения пламени, кВт · м⁻²; F_q – угловой коэффициент облученности; τ – коэффициент пропускания атмосферы.

В соответствии с примечанием к табл. В.1 допускается принимать $E_f = 40$ кВт · м⁻².

Из общих соображений следует, что величина углового коэффициента облученности подчиняется соотношению

$$F_q \leq S_{\max} / r_{\min}^2,$$

где S_{\max} – максимально возможная площадь проекции тела, имеющего форму пламени вокруг горящего объекта; r_{\min} –

минимальное расстояние от пламени до точки, удаленной на расстояние $r = 30$ м от наружной установки.

Согласно п. В.5.1 [1] при горении тонкого цилиндрического слоя древесной пыли, лежащего на поверхности земли и имеющего диаметр $d = 2R = 6$ м, форму пламени можно представить цилиндром с основанием того же диаметра и высотой H , равной

$$H = 42 \cdot d \cdot [M/(\rho_v \cdot g^{0,5} \cdot d^{0,5})]^{0,61} = \\ = 42 \cdot 6 \cdot [0,01/1,2 \cdot 9,8^{0,5} \cdot 6^{0,5}] = 3,84 \text{ м.}$$

Поскольку форма просыпанной пыли представляет конус меньшей высоты (3 м), с достаточным запасом надежности будем аппроксимировать форму пламени вертикальным цилиндром диаметром 6 м и высотой, равной сумме высоты цилиндра и полученной ранее высоты пламени, то есть 6,84 м.

Для пламени рассматриваемой формы $S_{\max} = \pi \cdot R^2$; $r_{\min} = r - R$. Таким образом,

$$F_q \leq 3,14 \cdot 3^2 / (30 - 3)^2 = 0,04.$$

Согласно формуле (В.34) [1]

$$\tau = \exp[-7 \cdot 10^{-4} \cdot (r - R)] = \exp[-7 \cdot 10^{-4} \cdot (30 - 3)] = 0,98.$$

Объединяя результаты оценок, получим:

$$q \leq 40 \cdot 0,04 \cdot 0,98 = 1,6 \text{ кВт} \cdot \text{м}^{-2}.$$

11. Поскольку $q < 4 \text{ кВт} \cdot \text{м}^{-2}$, в соответствии с критерием п. 7.3 [1] рассматриваемая наружная установка не относится к категории ВН.

12. В соответствии с требованиями п. 7.2 [1] рассмотрим возможность отнесения данной наружной установки к категории ГН. Поскольку в установке не присутствуют негорючие вещества и материалы в горячем, раскаленном и

(или) расплавленном состоянии, процесс обработки которых сопровождается выделением лучистого тепла, искр и (или) пламени, а также не присутствуют горючие газы, жидкости и (или) твердые вещества, которые сжигаются или утилизируются в качестве топлива, данная установка не относится к категории ГН.

13. Поскольку рассматриваемая наружная установка не относится к категориям АН, БН, ВН и ГН, данную установку в соответствии с требованиями п. 7.2 [1] и табл. 2 следует отнести к категории ДН.

6.5. Наружные установки с горючими жидкостями

Пример 44

1. Исходные данные.

1.1. Наружная установка. Открытая площадка хранения индустриального масла И-5А в металлических бочках. Объем жидкости в 40 бочках $V_{ж} = 7,2 \text{ м}^3$. Площадка не имеет ограждения.

1.2. Индустриальное масло И-5А – горючая жидкость. Температура вспышки $t_{всп} > 118 \text{ °С}$. Плотность жидкости при $t_{ж} = 20 \text{ °С}$ равна $\rho_{ж} = 888 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}$. Абсолютная максимальная температура воздуха в данном районе (г. Владимир) [3] составляет $t_p = 37 \text{ °С}$.

2. Обоснование расчетного варианта аварии.

При расчете интенсивности теплового излучения при горении металлических бочек с индустриальным маслом И-5А принимается его разлив из бочек на горизонтальную поверхность и горение на поверхности разлива. Площадь разлива жидкости $F = 1080 \text{ м}^2$.

3. В соответствии с пп. 7.2 и 7.3 [1] проведем проверку наружной установки на принадлежность к категории ВН.

4. Проведем оценку параметров углового коэффициента облученности F_q , входящих в формулу (В.27) [1]:

$$d = \sqrt{\frac{4 \cdot F}{\pi}} = \sqrt{\frac{4 \cdot 1080}{3,14}} = 37,1 \text{ м};$$

$$H = 42 \cdot d \cdot \left(\frac{M}{\rho_s \cdot \sqrt{g \cdot d}} \right)^{0,61} = 42 \cdot 37,1 \times$$

$$\times \left(\frac{0,04}{1,138 \cdot \sqrt{9,81 \cdot 37,1}} \right)^{0,61} = 33,4 \text{ м};$$

$$M = 0,04 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-2} \cdot \text{с}^{-1} \text{ (табл. В.1 [1]);}$$

$$\rho_s = \frac{28,96}{22,413(1 + 0,00367 \cdot 37)} = 1,138 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3};$$

$$h = \frac{2 \cdot H}{d} = \frac{2 \cdot 33,4}{37,1} = 1,80;$$

$$S = \frac{2 \cdot r}{d} = \frac{2 \cdot 30}{37,1} = 1,62;$$

$$B = \frac{1 + S^2}{2 \cdot S} = \frac{1 + 1,62^2}{2 \cdot 1,62} = 1,12;$$

$$A = \frac{h^2 + S^2 + 1}{2 \cdot S} = \frac{1,8^2 + 1,62^2 + 1}{2 \cdot 1,62} = 2,12;$$

$$F_v = \frac{1}{\pi} \cdot \left[\frac{1}{S} \cdot \arctg \left(\frac{h}{\sqrt{S^2 - 1}} \right) - \frac{h}{S} \right] \times$$

$$\begin{aligned}
 & \times \left\{ \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{S-1}{S+1}} \right) - \frac{A}{\sqrt{A^2-1}} \cdot \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{(A+1) \cdot (S-1)}{(A-1) \cdot (S+1)}} \right) \right\} = \\
 & = \frac{1}{3,14} \cdot \left[\frac{1}{1,62} \cdot \operatorname{arctg} \left(\frac{1,8}{\sqrt{1,62^2-1}} \right) - \frac{1,8}{1,62} \cdot \left\{ \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{1,62-1}{1,62+1}} \right) - \right. \right. \\
 & \quad \left. \left. \frac{2,12}{\sqrt{2,12^2-1}} \cdot \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{(2,12+1) \cdot (1,62-1)}{(2,12-1) \cdot (1,62+1)}} \right) \right\} \right] = 0,3185 \times \\
 & \times [0,617 \cdot \operatorname{arctg} 1,412 - 1,111 \cdot \{ \operatorname{arctg} 0,486 - 1,134 \cdot \operatorname{arctg} 0,812 \}] = \\
 & = 0,3185 \cdot [0,5890 + 0,3193] = 0,2893;
 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 F_n &= \frac{1}{\pi} \cdot \left[\frac{B - \frac{1}{S}}{\sqrt{B^2-1}} \cdot \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{(B+1) \cdot (S-1)}{(B-1) \cdot (S+1)}} \right) - \frac{A - \frac{1}{S}}{\sqrt{A^2-1}} \times \right. \\
 & \quad \times \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{(A+1) \cdot (S-1)}{(A-1) \cdot (S+1)}} \right) \left. \right] = \frac{1}{3,14} \cdot \left[\frac{1,12 - \frac{1}{1,62}}{\sqrt{1,12^2-1}} \times \right. \\
 & \quad \times \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{(1,12+1) \cdot (1,62-1)}{(1,12-1) \cdot (1,62+1)}} \right) - \frac{2,12 - \frac{1}{1,62}}{\sqrt{2,12^2-1}} \times \\
 & \quad \times \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{(2,12+1) \cdot (1,62-1)}{(2,12-1) \cdot (1,62+1)}} \right) \left. \right] = 0,3185 \cdot [0,997 \cdot \operatorname{arctg} 2,045 -
 \end{aligned}$$

$$-0,804 \cdot \arctg 0,812] = 3,185 \cdot [1,1126 - 0,5483] = 0,1797;$$

$$F_q = \sqrt{F_v^2 + F_n^2} = \sqrt{0,2893^2 + 0,1797^2} = 0,3406.$$

5. Определяем коэффициент пропускания атмосферы τ по формуле (В.34) [1]:

$$\begin{aligned} \tau &= \exp[-7,0 \cdot 10^{-4} \cdot (r - 0,5 \cdot d)] = \\ &= \exp[-7,0 \cdot 10^{-4} \cdot (30 - 0,5 \cdot 37,1)] = 0,9920. \end{aligned}$$

6. Вычисляем интенсивность теплового излучения q при горении пролива жидкости согласно формуле (В.24) [1]:

$$q = E_f \cdot F_q \cdot \tau = 13 \cdot 0,3406 \cdot 0,9920 = 4,39 \text{ кВт} \cdot \text{м}^{-2};$$

$$E_f = 13 \text{ кВт} \cdot \text{м}^{-2} \text{ (табл. В.1 [1] по нефти).}$$

7. Расчетная интенсивность теплового излучения превышает $4 \text{ кВт} \cdot \text{м}^{-2}$ на расстоянии 30 м от наружной установки, следовательно, согласно п. 7.3 и табл. 2 [1] наружная установка открытой площадки хранения индустриального масла в металлических бочках относится к категории ВН.

Пример 45

1. Исходные данные.

1.1. Наружная установка. Трансформатор, расположенный на открытой площадке. Объем трансформаторного масла в трансформаторе $V_{\text{ж}} = 1,0 \text{ м}^3$. Под трансформатором размещен поддон-маслосборник объемом $V_{\text{м}} = 1,2 \text{ м}^3$. Площадь поддона $F = 20 \text{ м}^2$.

1.2. Трансформаторное масло – горючая жидкость. Температура вспышки $t_{\text{всп}} > 135 \text{ }^\circ\text{C}$. Плотность жидкости $\rho_{\text{ж}} = 880 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}$. Абсолютная максимальная температура воздуха в данном районе (г. Ростов-на-Дону) [3] составляет $t_{\text{р}} = 40 \text{ }^\circ\text{C}$.

2. Обоснование расчетного варианта аварии.

При расчете интенсивности теплового излучения при горении трансформатора с трансформаторным маслом принимается разлив трансформаторного масла в поддон-маслосборник и горение на поверхности жидкости в поддоне-маслосборнике площадью $F = 20 \text{ м}^2$.

3. В соответствии с пп. 7.2 и 7.3 [1] проведем проверку наружной установки на принадлежность к категории ВН.

4. Проведем оценку параметров углового коэффициента облученности F_q , входящих в формулу (В.27) [1]:

$$d = \sqrt{\frac{4 \cdot 20}{3,14}} = 5,05 \text{ м};$$

$$H = 42 \cdot 5,05 \cdot \left(\frac{0,04}{1,127 \cdot \sqrt{9,81 \cdot 5,05}} \right)^{0,61} = 8,4 \text{ м};$$

$$M = 0,04 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-2} \cdot \text{с}^{-1} \text{ (табл. В.1 [1]);}$$

$$\rho_v = \frac{28,96}{22,413 \cdot (1 + 0,00367 \cdot 40)} = 1,127 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3};$$

$$h = \frac{2 \cdot 8,4}{5,05} = 3,33;$$

$$S = \frac{2 \cdot 30}{5,05} = 11,88;$$

$$B = \frac{1 + 11,88^2}{2 \cdot 11,88} = 5,98;$$

$$A = \frac{3,33^2 + 11,88^2 + 1}{2 \cdot 11,88} = 6,45;$$

$$F_v = \frac{1}{3,14} \cdot \left[\frac{1}{11,88} \cdot \operatorname{arctg} \left(\frac{3,33}{\sqrt{11,88^2 - 1}} \right) - \frac{3,33}{11,88} \cdot \left\{ \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{11,88 - 1}{11,88 + 1}} \right) - \frac{6,45}{\sqrt{6,45^2 - 1}} \cdot \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{(6,45 + 1) \cdot (11,88 - 1)}{(6,45 - 1) \cdot (11,88 + 1)}} \right) \right\} \right] = 0,3185 \times$$

$$\times [0,084 \cdot \operatorname{arctg} 0,281 - 0,280 \cdot \{ \operatorname{arctg} 0,919 - 1,012 \cdot \operatorname{arctg} 1,074 \}] =$$

$$= 0,3185 \cdot [0,0230 + 0,0246] = 0,0152;$$

$$F_H = 0,3185 \cdot \left[\frac{5,98 - \frac{1}{11,88}}{\sqrt{5,98^2 - 1}} \cdot \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{(5,98 + 1) \cdot (11,88 - 1)}{(5,98 - 1) \cdot (11,88 + 1)}} \right) - \frac{6,45 - \frac{1}{11,88}}{\sqrt{6,45^2 - 1}} \cdot \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{(6,45 + 1) \cdot (11,88 - 1)}{(6,45 - 1) \cdot (11,88 + 1)}} \right) \right] = 0,3185 \times$$

$$\times [1,000 \cdot \operatorname{arctg} 1,088 - 0,999 \cdot \operatorname{arctg} 1,074] =$$

$$= 3,185 \cdot [0,8275 - 0,8202] = 0,002325;$$

$$F_q = \sqrt{0,0152^2 + 0,002325^2} = 0,0154.$$

5. Определяем коэффициент пропускания атмосферы τ по формуле (В.34) [1]:

$$\tau = \exp[-7,0 \cdot 10^{-4} \cdot (30 - 0,5 \cdot 5,05)] = 0,9810.$$

6. Вычисляем интенсивность теплового излучения q при горении пролива жидкости согласно формуле (В.24) [1]:

$$q = E_f \cdot F_q \cdot \tau = 25 \cdot 0,054 \cdot 0,9810 = 0,38 \text{ кВт} \cdot \text{м}^{-2};$$

$$E_f = 25 \text{ кВт} \cdot \text{м}^{-2} \text{ (табл. В.1 [1] по нефти).}$$

7. Рассчитанная интенсивность теплового излучения не превышает $4 \text{ кВт} \cdot \text{м}^{-2}$ на расстоянии 30 м от наружной

установки, следовательно, согласно п. 7.3 и табл. 2 [1] наружная установка трансформатора с трансформаторным маслом, расположенного на открытой площадке, не относится к категории ВН и относится к категории ДН.

6.6. Наружные установки с твердыми горючими веществами и материалами

Пример 46

1. Исходные данные.

1.1. Наружная установка. Склад для хранения пиломатериалов в штабелях на открытой площадке. Площадь хранения (размещения) пиломатериалов $F = 1000 \text{ м}^2$.

1.2. Пиломатериалы – горючий материал. Удельная массовая скорость выгорания пиломатериалов $M = 0,04 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-2} \cdot \text{с}^{-1}$. Абсолютная максимальная температура воздуха в данном районе (г. Архангельск) [3] составляет $t_p = 34 \text{ }^\circ\text{C}$.

2. Обоснование расчетного варианта аварии.

При расчете интенсивности теплового излучения при горении пиломатериалов на складе принимается горение на площади их размещения $F = 1000 \text{ м}^2$.

3. В соответствии с пп. 7.2 и 7.3 [1] проведем проверку наружной установки на принадлежность к категории ВН.

4. Проведем оценку параметров углового коэффициента облученности F_q , входящих в формулу (В.27) [1]:

$$d = \sqrt{\frac{4 \cdot 1000}{3,14}} = 35,7 \text{ м};$$

$$H = 42 \cdot 35,7 \cdot \left(\frac{0,04}{1,1488 \cdot \sqrt{9,81 \cdot 35,7}} \right)^{0,61} = 32,4 \text{ м};$$

$$\rho_{\text{в}} = \frac{28,96}{22,413 \cdot (1 + 0,00367 \cdot 34)} = 1,1488 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3};$$

$$h = \frac{2 \cdot 32,4}{35,7} = 1,82;$$

$$S = \frac{2 \cdot 30}{35,7} = 1,68;$$

$$B = \frac{1 + 1,68^2}{2 \cdot 1,68} = 1,14;$$

$$A = \frac{1,82^2 + 1,68^2 + 1}{2 \cdot 1,68} = 2,12;$$

$$F_{\text{в}} = 0,3185 \cdot \left[\frac{1}{1,68} \cdot \arctg \left(\frac{1,82}{\sqrt{1,68^2 - 1}} \right) - \frac{1,82}{1,68} \cdot \left\{ \arctg \left(\sqrt{\frac{1,68 - 1}{1,68 + 1}} \right) - \right. \right.$$

$$\left. - \frac{2,12}{\sqrt{2,12^2 - 1}} \cdot \arctg \left(\sqrt{\frac{(2,12 + 1) \cdot (1,68 - 1)}{(2,12 - 1) \cdot (1,68 + 1)}} \right) \right] = 0,3185 \times$$

$$\times [0,595 \cdot \arctg 1,348 - 1,083 \cdot \{ \arctg 0,504 - 1,134 \cdot \arctg 0,841 \}] =$$

$$= 0,3185 \cdot [0,5549 + 0,3532] = 0,2892;$$

$$F_{\text{н}} = 0,3185 \cdot \left[\frac{1,14 - \frac{1}{1,68}}{\sqrt{1,14^2 - 1}} \cdot \arctg \left(\sqrt{\frac{(1,14 + 1) \cdot (1,68 - 1)}{(1,14 - 1) \cdot (1,68 + 1)}} \right) - \right.$$

$$\left. - \frac{2,12 - \frac{1}{1,68}}{\sqrt{2,12^2 - 1}} \cdot \arctg \left(\sqrt{\frac{(2,12 + 1) \cdot (1,68 - 1)}{(2,12 - 1) \cdot (1,68 + 1)}} \right) \right] = 0,3185 \times$$

$$\begin{aligned} & \times [0,995 \cdot \operatorname{arctg} 1,969 - 0,816 \cdot \operatorname{arctg} 0,841] = \\ & = 0,3185 \cdot [1,0954 - 0,5706] = 0,6171; \end{aligned}$$

$$F_q = \sqrt{F_v^2 + F_H^2} = \sqrt{0,2892^2 + 0,1671^2} = 0,3340.$$

5. Определяем коэффициент пропускания атмосферы τ по формуле (В.34) [1]:

$$\tau = \exp[-7,0 \cdot 10^{-4} \cdot (30 - 0,5 \cdot 35,7)] = 0,9915.$$

6. Вычисляем интенсивность теплового излучения q при горении твердых горючих материалов согласно формуле (В.24) [1]:

$$q = E_f \cdot F_q \cdot \tau = 40 \cdot 0,3340 \cdot 0,9915 = 13,25 \text{ кВт} \cdot \text{м}^{-2};$$

$$E_f = 40 \text{ кВт} \cdot \text{м}^{-2} \text{ (примечание к табл. В.1 [1])}.$$

7. Рассчитанная интенсивность теплового излучения превышает $4 \text{ кВт} \cdot \text{м}^{-2}$ на расстоянии 30 м от наружной установки, следовательно, согласно п. 7.3 и табл. 2 [1] наружная установка склада хранения пиломатериалов на открытой площадке относится к категории ВН.

Пример 47

1. Исходные данные.

1.1. Наружная установка. Открытая площадка складирования пластиковых поддонов. Площадь хранения (размещения) пластиковых поддонов $F = 200 \text{ м}^2$.

1.2. Пластик – полимерный горючий материал. Удельная массовая скорость выгорания пластика $M = 0,04 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-2} \cdot \text{с}^{-1}$. Абсолютная максимальная температура воздуха в данном районе (г. Санкт-Петербург) [3] составляет $t_p = 33 \text{ }^\circ\text{C}$.

2. Обоснование расчетного варианта аварии.

При расчете интенсивности теплового излучения при горении пластиковых поддонов на складе принимается горение на площади их размещения $F = 200 \text{ м}^2$.

3. В соответствии с пп. 7.2 и 7.3 [1] проведем проверку наружной установки на принадлежность к категории ВН.

4. Проведем оценку параметров углового коэффициента облученности F_q , входящих в формулу (В.27) [1]:

$$d = \sqrt{\frac{4 \cdot 200}{3,14}} = 16 \text{ м};$$

$$H = 42 \cdot 16 \cdot \left(\frac{0,04}{1,1525 \cdot \sqrt{9,81 \cdot 16}} \right)^{0,61} = 18,5 \text{ м};$$

$$\rho_n = \frac{28,96}{22,413 \cdot (1 + 0,00367 \cdot 33)} = 1,1525 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3};$$

$$h = \frac{2 \cdot 18,5}{16} = 2,31;$$

$$S = \frac{2 \cdot 30}{16} = 3,75;$$

$$B = \frac{1 + 3,75^2}{2 \cdot 3,75} = 2,01;$$

$$A = \frac{2,31^2 + 3,75^2 + 1}{2 \cdot 3,75} = 2,72;$$

$$F_v = 0,3185 \cdot \left[\frac{1}{3,75} \cdot \arctg \left(\frac{2,31}{\sqrt{3,75^2 - 1}} \right) - \frac{2,31}{3,75} \cdot \left\{ \arctg \left(\frac{\sqrt{3,75 - 1}}{\sqrt{3,75 + 1}} \right) - \right. \right. \\ \left. \left. - \frac{2,72}{\sqrt{2,72^2 - 1}} \cdot \arctg \left(\frac{\sqrt{(2,72 + 1) \cdot (3,75 - 1)}}{\sqrt{(2,72 - 1) \cdot (2,72 + 1)}} \right) \right\} \right] = 0,3185 \times$$

$$\times [0,267 \cdot \arctg 0,639 - 0,616 \cdot \{ \arctg 0,761 - 1,075 \cdot \arctg 1,264 \}] = \\ = 0,3185 \cdot [0,1518 + 0,3186] = 0,1498;$$

$$\begin{aligned}
 F_{*} &= 0,3185 \cdot \left[\frac{2,01 - \frac{1}{3,75}}{\sqrt{2,01^2 - 1}} \cdot \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{(2,01 + 1) \cdot (3,75 - 1)}{(2,01 - 1) \cdot (3,75 + 1)}} \right) - \right. \\
 &\quad \left. - \frac{2,72 - \frac{1}{3,75}}{\sqrt{2,72^2 - 1}} \cdot \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{(2,72 + 1) \cdot (3,75 - 1)}{(2,72 - 1) \cdot (3,75 + 1)}} \right) \right] = 0,3185 \times \\
 &\quad \times [1,000 \cdot \operatorname{arctg} 1,314 - 0,970 \cdot \operatorname{arctg} 1,119] = \\
 &\quad = 0,3185 \cdot [0,9203 - 0,8162] = 0,0332; \\
 F_q &= \sqrt{0,1498^2 + 0,0332^2} = 0,1534.
 \end{aligned}$$

5. Определяем коэффициент пропускания атмосферы τ по формуле (В.34) [1]:

$$\tau = \exp[-7,0 \cdot 10^{-4} \cdot (30 - 0,5 \cdot 16)] = 0,9847.$$

6. Вычисляем интенсивность теплового излучения q при горении твердых горючих материалов согласно формуле (В.24) [1]:

$$q = E_f \cdot F_q \cdot \tau = 40 \cdot 0,1534 \cdot 0,9847 = 6,04 \text{ кВт} \cdot \text{м}^{-2};$$

$$E_f = 40 \text{ кВт} \cdot \text{м}^{-2} \text{ (примечание к табл. В.1 [1])}.$$

7. Рассчитанная интенсивность теплового излучения превышает $4 \text{ кВт} \cdot \text{м}^{-2}$ на расстоянии 30 м от наружной установки, следовательно, согласно п. 7.3 и табл. 2 [1] наружная установка открытой площадки складирования пластиковых поддонов относится к категории ВН.

Пример 48

1. Исходные данные и обоснование расчетного варианта аварии аналогичны примеру 47. Площадь размещения пластиковых поддонов $F = 50 \text{ м}^2$.

2. Проведем оценку параметров углового коэффициента облученности F_q , входящих в формулу (В.27) [1]:

$$d = \sqrt{\frac{4 \cdot 50}{3,14}} = 8 \text{ м};$$

$$H = 42 \cdot 8 \cdot \left(\frac{0,04}{1,1525 \cdot \sqrt{9,81 \cdot 8}} \right)^{0,61} = 11,4 \text{ м};$$

$$h = \frac{2 \cdot 11,4}{8} = 2,85;$$

$$S = \frac{2 \cdot 30}{8} = 7,50;$$

$$B = \frac{1 + 7,5^2}{2 \cdot 7,5} = 3,82;$$

$$A = \frac{2,85^2 + 7,5^2 + 1}{2 \cdot 7,5} = 4,36;$$

$$F_v = 0,3185 \cdot \left[\frac{1}{7,5} \cdot \operatorname{arctg} \left(\frac{2,85}{\sqrt{7,5^2 - 1}} \right) - \frac{2,85}{7,5} \cdot \left\{ \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{7,5 - 1}{7,5 + 1}} \right) - \right. \right. \\ \left. \left. - \frac{4,36}{\sqrt{4,36^2 - 1}} \cdot \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{(4,36 + 1) \cdot (7,5 - 1)}{(4,36 - 1) \cdot (7,5 + 1)}} \right) \right\} \right] = 0,3185 \times$$

$$\times [0,133 \cdot \operatorname{arctg} 0,383 - 0,380 \cdot \{ \operatorname{arctg} 0,874 - 1,027 \cdot \operatorname{arctg} 1,104 \}] = \\ = 0,3185 \cdot [0,0486 + 0,0528] = 0,0323;$$

$$F_n = 0,3185 \cdot \left[\frac{3,82 - \frac{1}{7,5}}{\sqrt{3,82^2 - 1}} \cdot \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{(3,82 + 1) \cdot (7,5 - 1)}{(3,82 - 1) \cdot (7,5 + 1)}} \right) - \right.$$

$$\begin{aligned}
 & \left[\frac{4,36 - \frac{1}{7,5}}{\sqrt{4,36^2 - 1}} \cdot \operatorname{arctg} \left(\sqrt{\frac{(4,36 + 1) \cdot (7,5 - 1)}{(4,36 - 1) \cdot (7,5 + 1)}} \right) \right] = 0,3185 \times \\
 & \times [1,000 \cdot \operatorname{arctg} 1,143 - 0,996 \cdot \operatorname{arctg} 1,104] = \\
 & = 0,3185 \cdot [0,8520 - 0,8314] = 0,0066; \\
 & F_q = \sqrt{0,0323^2 + 0,0066^2} = 0,033.
 \end{aligned}$$

3. Определяем коэффициент пропускания атмосферы τ по формуле (В.34) [1]:

$$\tau = \exp[-7,0 \cdot 10^{-4} \cdot (30 - 0,5 \cdot 8)] = 0,9820.$$

4. Вычисляем интенсивность теплового излучения q при горении твердых горючих материалов согласно формуле (В.24) [1]:

$$q = E_f \cdot F_q \cdot \tau = 40 \cdot 0,033 \cdot 0,9820 = 1,3 \text{ кВт} \cdot \text{м}^{-2};$$

$$E_f = 40 \text{ кВт} \cdot \text{м}^{-2} \text{ (примечание к табл. В.1 [1])}.$$

5. Рассчитанная интенсивность теплового излучения не превышает $4 \text{ кВт} \cdot \text{м}^{-2}$ на расстоянии 30 м от наружной установки, следовательно, согласно п. 7.3 и табл. 2 [1] наружная установка открытой площадки складирования пластиковых поддонов относится к категории ДН.

Значения показателей пожарной опасности некоторых индивидуальных веществ

| № п/п | Вещество | Химическая формула | Молекулярная масса, кг · моль ⁻¹ | Температура вспышки, °С | Температура самовоспламенения, °С | Константы уравнения Актуана | | | Температурный интервал задержки воспламенения, °С | Нижний концентрационный предел распространения пламени С _{пл} , % (об.) | Характеристика вещества | Теплота сгорания, кДж · кг ⁻¹ |
|-------|-------------------|---|---|-------------------------|-----------------------------------|-----------------------------|---------------------|--------------------|---|--|-------------------------|--|
| | | | | | | A | B | C ₁ | | | | |
| 1 | Амилцетат | C ₇ H ₁₄ O ₂ | 130,196 | +43 | +290 | 6,29350 | 1579,510 | 221,365 | 25+147 | 1,08 | ЛВЖ | 29879 |
| 2 | Амилен | C ₅ H ₁₀ | 70,134 | <-18 | +273 | 5,91048 | 1014,294 | 229,783 | -60+100 | 1,49 | ЛВЖ | 45017 |
| 3 | n-Амилловый спирт | C ₅ H ₁₂ O | 88,149 | +48 | +300 | 6,3073 | 1287,625 | 161,330 | 74+157 | 1,46 | ЛВЖ | 38385 |
| 4 | Аммиак | NH ₃ | 17,03 | - | +650 | - | - | - | - | 15,0 | ГТ | 18585 |
| 5 | Амидин | C ₆ H ₇ N | 93,128 | +73 | +617 | 6,04622 | 1457,02 | 176,195 | 35+184 | 1,3 | ГЖ | 32386 |
| 6 | Ацетальдегид | C ₂ H ₄ O | 44,053 | -40 | +172 | 6,31653 | 1093,537 | 233,413 | -80+20 | 4,12 | ЛВЖ | 27071 |
| 7 | Ацетилен | C ₂ H ₂ | 26,038 | - | +335 | - | - | - | - | 2,5 | ГТ (ВВ) | 49963 |
| 8 | Ацетон | C ₃ H ₆ O | 58,08 | -18 | +535 | 6,37551 | 1281,721 | 237,088 | -15+93 | 2,7 | ЛВЖ | 31360 |
| 9 | Бензилловый спирт | C ₇ H ₈ O | 108,15 | +90 | +415 | - | - | - | - | 1,3 | ГЖ | - |
| 10 | Бензол | C ₆ H ₆ | 78,113 | -11 | +560 | 5,61391 6,10906 | 902,275 1252,776 | 178,099 225,178 | -20+6 -7+80 | 1,43 | ЛВЖ | 40576 |
| 11 | 1,3-Бутадиен | C ₄ H ₆ | 54,091 | - | +430 | - | - | - | - | 2,0 | ГТ | 44373 |
| 12 | n-Бутан | C ₄ H ₁₀ | 58,123 | -69 | +405 | 6,00525 | 968,098 | 242,555 | -130+0 | 1,8 | ГТ | 45713 |
| 13 | 1-Бутен | C ₄ H ₈ | 56,107 | - | +384 | - | - | - | - | 1,6 | ГТ | 45317 |
| 14 | 2-Бутен | C ₄ H ₈ | 56,107 | - | +324 | - | - | - | - | 1,8 | ГТ | 45574 |
| 15 | n-Бутилцетат | C ₈ H ₁₆ O ₂ | 116,16 | +29 | +330 | 6,25205 | 1430,418 | 210,745 | 59+126 | 1,35 | ЛВЖ | 28280 |
| 16 | втор-Бутилцетат | C ₈ H ₁₆ O ₂ | 116,16 | +19 | +410 | - | - | - | - | 1,4 | ЛВЖ | 28202 |
| 17 | n-Бутиловый спирт | C ₄ H ₁₀ O | 74,122 | +35 | +340 | 8,72232 | 2664,684 | 279,638 | -1+126 | 1,8 | ЛВЖ | 36805 |

| № п/п | Вещество | Химическая формула | Молярная масса, кг · кмоль ⁻¹ | Температура вспышки, °С | Температура самовоспламенения, °С | Константы уравнения Антуана | | | Температурный интервал значений констант уравнения Антуана, °С | Нижний концентрационный предел распространения пламени С _{нп} , % (об.) | Характеристика вещества | Теплота сгорания, кДж · кг ⁻¹ |
|-------|---------------------|----------------------------------|--|-------------------------|-----------------------------------|-----------------------------|----------|---------|--|--|-------------------------|--|
| | | | | | | A | B | C | | | | |
| 36 | Изобутиловый спирт | C ₄ H ₁₀ O | 74,12 | +28 | +390 | 7,83005 | 2058,392 | 245,642 | -9+116 | 1,8 | ЛВЖ | 36743 |
| 37 | Изопентан | C ₅ H ₁₂ | 72,15 | -52 | +432 | 5,91799 | 1022,551 | 233,493 | -83+28 | 1,36 | ЛВЖ | 45239 |
| 38 | Изопропилбензол | C ₉ H ₁₀ | 120,20 | +37 | +424 | 6,06756 | 1461,643 | 207,56 | 2,9+152,4 | 0,88 | ЛВЖ | 46663 |
| 39 | Изопропиловый спирт | C ₃ H ₈ O | 60,09 | +14 | +430 | 7,51055 | 1733,00 | 232,380 | -26+148 | 2,23 | ЛВЖ | 34139 |
| 40 | н-Ксилол | C ₁₀ H ₁₂ | 106,17 | +28 | +530 | 6,13329 | 1461,925 | 215,073 | -20+220 | 1,1 | ЛВЖ | 52829 |
| 41 | о-Ксилол | C ₁₀ H ₁₂ | 106,17 | +31 | +460 | 6,28893 | 1575,114 | 223,579 | -3,8+144,4 | 1,0 | ЛВЖ | 41217 |
| 42 | п-Ксилол | C ₁₀ H ₁₂ | 106,17 | +26 | +528 | 6,23485 | 1537,082 | 223,608 | -8,1+138,3 | 1,1 | ЛВЖ | 41207 |
| 43 | Метан | CH ₄ | 16,04 | - | +537 | 5,68923 | 380,224 | 264,804 | -182+ -162 | 5,28 | Г | 50000 |
| 44 | Метиловый спирт | CH ₃ O | 32,04 | +6 | +440 | 7,3527 | 1660,454 | 245,818 | -10+90 | 6,98 | ЛВЖ | 23839 |
| 45 | Метилпропилкетон | C ₇ H ₁₄ O | 86,133 | +6 | +452 | 6,98913 | 1870,4 | 273,2 | -17+103 | 1,49 | ЛВЖ | 33879 |
| 46 | Метилэтилкетон | C ₆ H ₁₂ O | 72,107 | -6 | - | 7,02453 | 1292,791 | 232,340 | -48-80 | 1,90 | ЛВЖ | - |
| 47 | Нфталин | C ₁₀ H ₈ | 128,06 | +80 | +520 | 9,67944 | 3123,337 | 243,569 | 0+80 | 0,9 | ТВ | 39435 |
| 48 | н-Нонан | C ₉ H ₁₈ | 128,257 | +31 | +205 | 6,7978 | 2206,690 | 245,127 | 80+159 | 0,78 | ЛВЖ | 44684 |
| 49 | Оксид углерода | CO | 28,01 | - | +605 | - | - | - | - | 12,5 | Г | 10104 |
| 50 | Оксид этилена | C ₂ H ₄ O | 44,05 | -18 | +430 | - | - | - | - | 3,2 | Г (ВВ) | 27696 |

| № п/п | Вещество | Химическая формула | Молярная масса, кг · моль ⁻¹ | Температура вспышки, °С | Температура самовоспламенения, °С | Константы уравнения Антуана | | | Температурный интервал значений констант уравнения Антуана, °С | Нижний температурный предел распространения пламени С _н пл, % (об.) | Характеристика вещества | Теплота сгорания, кДж · кг ⁻¹ |
|-------|---------------------|---|---|-------------------------|-----------------------------------|-----------------------------|----------------------|--------------------|--|--|-------------------------|--|
| | | | | | | A | B | C | | | | |
| 18 | Винилхлорид | C ₂ H ₃ Cl | 62,499 | - | +470 | 6,0161 | 905,008 | 239,475 | -65+ -13 | 3,6 | ГГ | 18496 |
| 19 | Водород | H ₂ | 2,016 | - | +510 | - | - | - | - | 4,12 | ГГ | 119841 |
| 20 | н-Гексадекан | C ₁₆ H ₃₄ | 226,44 | +128 | +207 | 5,91242 | 1656,405 | 136,869 | 105+287 | 0,47 | ГЖ (ТГВ) | 44312 |
| 21 | н-Гексан | C ₆ H ₁₄ | 86,177 | -23 | +233 | 5,99517 | 1166,274 | 223,661 | -54+69 | 1,24 | ЛВЖ | 45105 |
| 22 | н-Гексилловый спирт | C ₆ H ₁₄ O | 102,17 | +60 | +285 | 6,17894 7,23663 | 1293,831 1872,743 | 152,631 202,666 | 52+157 60+108 | 1,2 | ЛВЖ | 39587 |
| 23 | Гептан | C ₇ H ₁₆ | 100,203 | -4 | +223 | 6,07647 | 1295,405 | 219,819 | 60+98 | 1,07 | ЛВЖ | 44919 |
| 24 | Гидразин | N ₂ H ₄ | 32,045 | +38 | +132 | 7,99805 | 2266,447 | 266,316 | 84+112 | 4,7 | ЛВЖ (ВВ) | 14644 |
| 25 | Глицерин | C ₃ H ₈ O ₃ | 92,1 | +198 | +400 | 8,177393 | 3074,220 | 214,712 | 141+263 | 2,6 | ГЖ | 16102 |
| 26 | Декан | C ₁₀ H ₂₂ | 142,28 | +47 | +230 | 6,52023 | 1809,975 | 227,700 | 17+174 | 0,7 | ЛВЖ | 44602 |
| 27 | Дивиниловый эфир | C ₄ H ₆ O | 70,1 | -30 | +360 | - | - | - | - | 1,7 | ЛВЖ | 32610 |
| 28 | N,N-Диметилформамид | C ₃ H ₇ ON | 73,1 | +53 | +440 | 6,15939 | 1482,985 | 204,342 | 25+153 | 2,35 | ЛВЖ | - |
| 29 | 1,4-Диоксан | C ₈ H ₈ O ₂ | 88,1 | +11 | +375 | 6,64091 | 1632,425 | 250,725 | 12+101 | 2,0 | ЛВЖ | - |
| 30 | 1,2-Дихлорэтан | C ₂ H ₄ Cl ₂ | 98,96 | +9 | +413 | 6,78615 | 1640,179 | 259,715 | -24+83 | 6,2 | ЛВЖ | 10873 |
| 31 | Диэтиламин | C ₄ H ₁₁ N | 73,14 | -14 | +310 | 6,34794 | 1267,557 | 236,329 | -33+59 | 1,78 | ЛВЖ | 34876 |
| 32 | Диэтиловый эфир | C ₄ H ₁₀ O | 74,12 | -41 | +180 | 6,12270 | 1098,945 | 232,372 | -60+35 | 1,7 | ЛВЖ | 34147 |
| 33 | н-Додекан | C ₁₂ H ₂₆ | 170,337 | +77 | +202 | 7,29574 | 2463,739 | 253,884 | 48+214 | 0,63 | ГЖ | 44470 |
| 34 | Изобутан | C ₄ H ₁₀ | 58,123 | -76 | +462 | 5,95318 | 916,054 | 243,783 | -159+12 | 1,81 | ГГ | 45578 |
| 35 | Изобутилен | C ₄ H ₈ | 56,11 | - | +465 | - | - | - | - | 1,78 | ГГ | 45928 |

| № группы | Вещество | Химическая формула | Молярная масса, кг · моль ⁻¹ | Температура вспышки, °С | Температура самовоспаления, °С | Константы уравнения Антуана | | | Температурный интервал значений констант уравнения Антуана, °С | Нижний концентрационный предел распространения пламени S _{нигр.} , % (об.) | Характеристика вещества | Теплота сгорания, кДж · кг ⁻¹ |
|-------------|-------------------|--|--|----------------------------|-----------------------------------|-----------------------------|----------|---------|--|---|-------------------------|--|
| | | | | | | A | B | C | | | | |
| 70 | Фталевый ангидрид | C ₈ H ₄ O ₃ | 148,1 | +133 | +580 | 7,12439 | 2879,067 | 277,501 | 134+285 | 1,7 (15 · м ⁻³) | ПТВ | - |
| 71 | Хлорбензол | C ₆ H ₅ Cl | 112,56 | +29 | +637 | 6,38605 | 1607,316 | 235,351 | -35+132 | 1,4 | ПВЖ | 27315 |
| 72 | Хлороформ | C ₂ HCl ₃ | 64,51 | -50 | +510 | 6,11140 | 1030,007 | 238,612 | 56+12 | 3,8 | ПТ | 19392 |
| 73 | Циклогексан | C ₆ H ₁₂ | 84,16 | -17 | +259 | 5,96991 | 1203,526 | 222,863 | 6,5+200 | 1,3 | ПВЖ | 49333 |
| 74 | Этан | C ₂ H ₆ | 30,069 | - | +515 | - | - | - | - | 2,9 | ПТ | 52413 |
| 75 | Этилacetат | C ₄ H ₈ O ₂ | 88,10 | -3 | +446 | 6,22672 | 1244,951 | 217,881 | 15+75,8 | 2,0 | ПВЖ | 23587 |
| 76 | Этилбензол | C ₈ H ₁₀ | 106,16 | +20 | +431 | 6,33879 | 1590,660 | 229,581 | -9,8+136,2 | 1,0 | ПВЖ | 41323 |
| 77 | Этилен | C ₂ H ₄ | 28,05 | - | +435 | - | - | - | - | 2,7 | ПТ | 46988 |
| 78 | Этилнитрат | C ₂ H ₅ O ₂ | 62,068 | +111 | +412 | 8,13754 | 2753,183 | 252,009 | 53+198 | 4,29 | ПЖ | 19329 |
| 79 | Этиловый спирт | C ₂ H ₆ O | 46,07 | +13 | +400 | 7,81158 | 1918,508 | 252,125 | -31+78 | 3,6 | ПВЖ | 30562 |
| 80 | Этилсульфоксид | C ₂ H ₆ O ₂ | 90,1 | +40 | +235 | 7,86626 | 2392,56 | 273,15 | 20+135 | 1,8 | ПВЖ | 26382 |

| № п/п | Вещество | Химическая формула | Молярная масса, кг · моль ⁻¹ | Температура вспышки, °С | Температура самовоспламенения, °С | Константы уравнения Антуана | | | Температурный интервал записи констант уравнения Антуана, °С | Наименьший коэффициент диффузии распространения пламени С _{плг} , % (об.) | Характеристика вещества | Теплота сгорания, кДж · кг ⁻¹ |
|-------|----------------------|--|---|-------------------------|-----------------------------------|-----------------------------|----------|----------------|--|--|-------------------------|--|
| | | | | | | A | B | C _i | | | | |
| 51 | н-Октан | C ₈ H ₁₈ | 114,230 | +14 | +215 | 6,09396 | 1379,556 | 211,896 | -14+126 | 0,9 | ЛВЖ | 44787 |
| 52 | н-Пентадекан | C ₁₅ H ₃₂ | 212,42 | +115 | +203 | 6,0673 | 1739,084 | 157,545 | 92+270 | 0,5 | ГЖ | 44342 |
| 53 | н-Пентан | C ₅ H ₁₂ | 72,150 | -44 | +286 | 5,97208 | 1062,555 | 231,805 | -50+36 | 1,47 | ЛВЖ | 45350 |
| 54 | γ-Пиколин | C ₈ H ₇ N | 93,128 | +39 | +578 | 6,44382 | 1632,315 | 224,787 | 70+145 | 1,4 | ЛВЖ | 36702 |
| 55 | Пиридин | C ₅ H ₅ N | 79,10 | +20 | +530 | 5,91684 | 1217,730 | 196,342 | -19+116 | 1,8 | ЛВЖ | 35676 |
| 56 | Пропан | C ₃ H ₈ | 44,096 | -96 | +470 | 5,95547 | 813,864 | 248,116 | -189+ -42 | 2,3 | ГГ | 46353 |
| 57 | Пропилен | C ₃ H ₆ | 42,080 | - | +455 | 5,94852 | 786,532 | 247,243 | -107,3+ -47,1 | 2,4 | ГГ | 45604 |
| 58 | н-Пропиловый спирт | C ₃ H ₈ O | 60,09 | +23 | +371 | 7,44201 | 1751,981 | 225,125 | 0+97 | 2,3 | ЛВЖ | 34405 |
| 59 | Сероводород | H ₂ S | 34,076 | - | +246 | - | - | - | - | 4,3 | ГГ | - |
| 60 | Серовуглерод | CS ₂ | 76,14 | -43 | +102 | 6,12537 | 1202,471 | 245,616 | -15+80 | 1,0 | ЛВЖ | 14020 |
| 61 | Стирол | C ₈ H ₈ | 104,14 | +30 | +490 | 7,06542 | 2113,057 | 272,986 | -7+146 | 1,1 | ЛВЖ | 43888 |
| 62 | Тетрагидрофуран | C ₄ H ₈ O | 72,1 | -20 | +250 | 6,12008 | 1202,29 | 226,254 | 23+100 | 1,8 | ЛВЖ | 34730 |
| 63 | н-Тетрадекан | C ₁₄ H ₃₀ | 198,39 | +103 | +201 | 6,40007 | 1950,497 | 190,513 | 76+254 | 0,5 | ГЖ | 44377 |
| 64 | Толуол | C ₇ H ₈ | 92,140 | +7 | +535 | 6,0507 | 1328,171 | 217,713 | -26,7+110,6 | 1,27 | ЛВЖ | 40936 |
| 65 | н-Тридекан | C ₁₃ H ₂₈ | 184,36 | +90 | +204 | 7,09388 | 2468,910 | 250,310 | 59+236 | 0,58 | ГЖ | 44424 |
| 66 | 2,2,4-Триметилпентан | C ₈ H ₁₈ | 114,230 | -4 | +411 | 5,93682 | 1257,84 | 220,735 | -60+175 | 1,0 | ЛВЖ | 44647 |
| 67 | Уксусная кислота | C ₂ H ₄ O ₂ | 60,05 | +40 | +465 | 7,10337 | 1906,53 | 255,973 | -17+118 | 4,0 | ЛВЖ | 13097 |
| 68 | н-Ундекан | C ₁₁ H ₂₄ | 156,31 | +62 | +205 | 6,80501 | 2102,959 | 242,574 | 31+197 | 0,6 | ГЖ | 44527 |
| 69 | Формальдегид | CH ₂ O | 30,03 | - | +430 | 5,40973 | 607,399 | 197,626 | -19+60 | 7,0 | ГГ | 19007 |

Значения показателей пожарной опасности некоторых смесей и технических продуктов

| № | Наименование технического продукта (ГОСТ, ТУ, стандарт смеси, % (масс.)) | Суммарная формула | Молярная масса, кг · моль ⁻¹ | Температура вспышки, °С | Температура самовоспламенения, °С | Константы уравнения Антуана | | | Температурный интервал значений констант уравнения Антуана, °С | Нижний концентрационный предел распространения пламени Смглр, % (об.) | Характеристика вещества | Теплота сгорания, кДж · кг ⁻¹ |
|----|--|------------------------|---|-------------------------|-----------------------------------|-----------------------------|---------|----------------|--|---|-------------------------|--|
| | | | | | | A | B | C _a | | | | |
| 1 | Бензин авиационный В-70 (ГОСТ 1012-72) | $C_{9,267}H_{14,796}$ | 102,2 | -34 | +300 | 7,54424 | 2629,65 | 384,195 | -40÷100 | 0,79 | ЛВЖ | 44094 |
| 2 | Бензин А-72 (зимний) (ГОСТ 2084 - 67) | $C_{8,93}H_{13,108}$ | 97,2 | -36 | - | 4,19500 | 682,876 | 222,066 | -60÷85 | 1,08 | ЛВЖ | 44239 |
| 3 | Бензин АИ-93 (летний) (ГОСТ 2084-67) | $C_{9,021}H_{13,766}$ | 98,2 | -36 | - | 4,12311 | 664,976 | 221,695 | -60÷95 | 1,06 | ЛВЖ | 43641 |
| 4 | Бензин АИ-93 (зимний) (ГОСТ 2084-67) | $C_{8,93}H_{12,168}$ | 95,3 | -37 | - | 4,26511 | 695,019 | 223,220 | -60÷90 | 1,1 | ЛВЖ | 43641 |
| 5 | Дизельное топливо «З» (ГОСТ 305-73) | $C_{12,343}H_{21,889}$ | 172,3 | +35 | +225 | 5,07818 | 1255,73 | 199,523 | 40÷210 | 0,61 | ЛВЖ | 43590 |
| 6 | Дизельное топливо «Л» (ГОСТ 305-73) | $C_{14,511}H_{29,120}$ | 203,6 | >+40 | +210 | 5,00109 | 1314,04 | 192,473 | 60÷240 | 0,52 | ЛВЖ | 43419 |
| 7 | Керосин осветительный КО-20 (ГОСТ 4753-68) | $C_{13,595}H_{26,860}$ | 191,7 | >+40 | +227 | 4,82177 | 1211,73 | 194,677 | 40÷240 | 0,55 | ЛВЖ | 43692 |
| 8 | Керосин осветительный КО-22 (ГОСТ 4753-68) | $C_{10,914}H_{21,832}$ | 153,1 | >+40 | +245 | 5,59599 | 1394,72 | 204,260 | 40÷190 | 0,64 | ЛВЖ | 43692 |
| 9 | Керосин осветительный КО-25 (ГОСТ 4753-68) | $C_{11,054}H_{21,752}$ | 154,7 | >+40 | +236 | 5,12496 | 1223,85 | 203,341 | 40÷190 | 0,66 | ЛВЖ | 43692 |
| 10 | Ксилол (смесь изомеров) (ГОСТ 9410-60) | C_8H_{10} | 106,17 | +29 | +490 | 6,17972 | 1478,16 | 220,535 | 0÷50 | 1,1 | ЛВЖ | 43154 |

| № | Суммарная формула | Молярная масса, кг · моль ⁻¹ | Температура вспышки, °С | Температура самовоспламенения, °С | Константы уравнения Антуана | | | Температурный интервал значений констант уравнения Антуана, °С | Нижний концен- трационный предел рас- пространения пламени С _{кн} · 10 ² , % (об.) | Характеристика вещества | Теплота сгорания, кДж · кг ⁻¹ | |
|----|---|---|----------------------------|---|--------------------------------|---------|----------|---|---|----------------------------|---|-------|
| | | | | | A | B | C | | | | | |
| 11 | Уайт-спирит (ГОСТ 3134-52) | C _{10,5} H _{21,0} | 147,3 | >+33 | +250 | 7,13623 | 2218,3 | 273,15 | 20+80 | 0,7 | ЛВЖ | 43966 |
| 12 | Масло трансформаторное (ГОСТ 10121-62) | C _{21,74} H _{42,28} S _{0,04} | 303,9 | >+13 | +270 | 6,88412 | 2524,17 | 174,010 | 164÷343 | 0,29 | ГЖ | 43111 |
| 13 | Масло АМТ-300 (ТУ 38-1Г-66) | C _{27,29} H _{53,48} S _{0,34} N _{0,87} | 312,9 | >+17 | +290 | 6,12439 | 2240,001 | 167,85 | 170÷376 | 0,2 | ГЖ | 42257 |
| 14 | Масло АМТ-300 Т (ТУ 38101243-72) | C _{19,04} H _{24,68} S _{0,106} N _{0,04} | 260,3 | >+18 | +334 | 5,62020 | 2023,77 | 164,09 | 171÷396 | 0,2 | ГЖ | 41778 |
| 15 | Растворитель Р-4 (н-бутил- ацетат – 12, толуол – 62, ацетон – 26) | C _{12,21} H _{7,606} O _{0,535} | 81,7 | -7 | +550 | 6,29685 | 1373,667 | 242,828 | -15÷100 | 1,65 | ЛВЖ | 40936 |
| 16 | Растворитель Р-4 (ксилол – 15, толуол – 70, ацетон – 15) | C _{6,231} H _{7,798} C _{0,223} | 86,3 | -4 | - | 6,27853 | 1415,199 | 244,752 | -15÷100 | 1,38 | ЛВЖ | 43154 |
| 17 | Растворитель Р-5 (н-бутил- ацетат – 30, ксилол – 40, ацетон – 30) | C _{5,309} H _{8,655} O _{0,897} | 86,8 | -9 | - | 6,30343 | 1378,851 | 245,039 | -15÷100 | 1,57 | ЛВЖ | 43154 |
| 18 | Растворитель Р-12 (н-бутил- ацетат – 30, ксилол – 10, толуол – 60) | C _{6,837} H _{9,217} O _{0,515} | 99,6 | +10 | - | 6,17297 | 1403,079 | 221,483 | 0÷100 | 1,26 | ЛВЖ | 43154 |
| 19 | Растворитель М (н-бутил- ацетат – 30, этилацетат – 5, этиловый спирт – 60, изобутиловый спирт – 5) | C _{2,761} H _{7,147} O _{1,187} | 59,36 | +6 | +397 | 8,05697 | 2083,566 | 267,735 | 0÷50 | 2,79 | ЛВЖ | 36743 |

| № п/п | Продукт (ГОСТ, ТУ), состав смеси, % (масс.) | Суммарная формула | Молярная масса, кг · кмоль ⁻¹ | Температура вспышки, °С | Температура самовоспламенения, °С | Константы уравнения Антуана | | | Температурный интервал значений констант уравнения Антуана, °С | Нижний концентрационный предел распространения пламени С _{НКПР} , % (об.) | Характеристика вещества | Теплота сгорания, кДж · кг ⁻¹ |
|-------|--|---|--|-------------------------|-----------------------------------|-----------------------------|----------|----------------|--|--|-------------------------|--|
| | | | | | | A | B | C _a | | | | |
| 20 | Растворитель РМД (ТУХУ 467-56) (толуол - 10, этиловый спирт - 64, н-бутиловый спирт - 10, этилцелозоль - 16) | C ₈ H ₁₀ O O _{1,088} | 55,24 | +10 | +374 | 8,69654 | 2487,728 | 290,920 | 0÷50 | 2,85 | ЛВЖ | 40936 |
| 21 | Растворитель РМД-218 (МРТУ 6-10-729-68) (н-бутилцелат - 9, ксилол - 21,5, толуол - 21, 5, этиловый спирт - 16, н-бутиловый спирт - 3, этилцелозоль - 13, этилцелат - 16) | C ₁₀ H ₁₄ O O _{0,714} | 81,51 | +4 | +399 | 7,20244 | 1761,043 | 251,546 | 0÷50 | 1,72 | ЛВЖ | 43154 |
| 22 | Растворитель РМД-315 (ТУ 6-10-1013-70) (н-бутилцелат - 18, ксилол - 25, толуол - 25, н-бутиловый спирт - 15, этилцелозоль - 17) | C ₈ H ₁₀ O O _{0,845} | 94,99 | +16 | +367 | 6,83653 | 1699,687 | 241,00 | 0÷50 | 1,25 | ЛВЖ | 43154 |
| 23 | Уайт-спирит (ГОСТ 3134-52) | C ₁₀ H ₁₈ O | 147,3 | >+33 | +250 | 7,13623 | 2218,3 | 273,15 | 20÷80 | 0,7 | ЛВЖ | 43966 |

Окончание таблицы

**Значения низшей теплоты сгорания
твердых горючих веществ и материалов**

| Вещества и материалы | Низшая теплота сгорания Q_n^p , МДж · кг ⁻¹ |
|---|---|
| Бумага: | |
| разрыхленная | 13,40 |
| книги, журналы | 13,40 |
| книги на деревянных стеллажах | 13,40 |
| Древесина (бруски, $W = 14\%$) | 13,80 |
| Древесина (мебель в жилых и административных зданиях, $W = 8 \div 10\%$) | 13,80 |
| Кальций (стружка) | 15,80 |
| Канифоль | 30,40 |
| Кинопленка триацетатная | 18,80 |
| Капрон | 31,09 |
| Карболитовые изделия | 26,90 |
| Каучук СКС | 43,89 |
| Каучук натуральный | 44,73 |
| Каучук хлоропреновый | 27,99 |
| Краситель жировой 5С | 33,18 |
| Краситель 9-78Ф п/э | 20,67 |
| Краситель фталоцианотен 4 «З» М | 13,76 |
| Ледерин (кожаменитель) | 17,76 |
| Линкруст поливинилхлоридный | 17,08 |
| Линолеум: | |
| масляный | 20,97 |
| поливинилхлоридный | 14,31 |
| поливинилхлоридный двухслойный | 17,91 |
| поливинилхлоридный на войлочной основе | 16,57 |
| поливинилхлоридный на тканевой основе | 20,29 |
| Линопор | 19,71 |
| Магний | 25,10 |
| Мипора | 17,40 |

Окончание таблицы

| Вещества и материалы | Низшая теплота сгорания Q_n^p , МДж · кг ⁻¹ |
|--|--|
| Натрий металлический | 10,88 |
| Органическое стекло | 27,67 |
| Полистирол | 39,00 |
| Резина | 33,52 |
| Текстолит | 20,90 |
| Торф | 16,60 |
| Пенополиуретан | 24,30 |
| Волокно штапельное | 13,80 |
| Волокно штапельное в кипе 40 × 40 × 40 см | 13,80 |
| Полиэтилен | 47,14 |
| Полипропилен | 45,67 |
| Хлопок в тюках $\rho = 190 \text{ кг} \cdot \text{м}^{-3}$ | 16,75 |
| Хлопок разрыхленный | 15,70 |
| Лен разрыхленный | 15,70 |
| Хлопок + капрон (3:1) | 16,20 |

**Значения критических плотностей
падающих лучистых потоков**

| Материалы | $q_{кр}$, кВт · м ⁻² |
|---|----------------------------------|
| Древесина (содна влажность 12 %) | 13,9 |
| Древесно-стружечные плиты плотностью 417 кг·м ⁻³ | 8,3 |
| Торф брикетный | 13,2 |
| Торф кусковый | 9,8 |
| Хлопок волокно | 7,5 |
| Слоистый пластик | 15,4 |
| Стеклопластик | 15,3 |
| Пергамин | 17,4 |
| Резина | 14,8 |
| Уголь | 35,0 |
| Рулонная кровля | 17,4 |
| Картон серый | 10,8 |
| Декоративный бумажно-слоистый пластик, ГОСТ 9590-76 | 19,0 |
| Декоративный бумажно-слоистый пластик, ТУ 400-1-18-64 | 24,0 |
| Металлопласт, ТУ 14-1-4003-85 | 24,0 |
| Металлопласт, ТУ 14-1-4210-86 | 27,0 |
| Плитка древесно-волокнистая, ГОСТ 8904-81 | 13,0 |
| Плитка древесно-стружечная, ГОСТ 10632-77 | 12,0 |
| Плитка древесно-стружечная с отделкой «Полиплен», ГОСТ 21-29-94-81 | 12,0 |
| Плитка древесно-волокнистая с лакокрасочным покрытием под ценные породы дерева, ГОСТ 8904-81 | 12,0 |
| Плитка древесно-волокнистая с лакокрасочным покрытием под ценные породы дерева, ТУ 400-1-199-80 | 16,0 |
| Винилискожа обивочная пониженной горючести, ТУ 17-21-488-84 | 30,0 |
| Винилискожа, ТУ 17-21-473-84 | 32,0 |

Продолжение таблицы

| Материалы | $q_{кр}$, кВт · м ⁻² |
|---|----------------------------------|
| Кожа искусственная «Теза», ТУ 17-21-488-84 | 17,9 |
| Кожа искусственная «ВИК-ТР», ТУ 17-21-256-78 | 20,0 |
| Кожа искусственная «ВИК-Т» на ткани 4ЛХ, ТУ 17-21-326-80 | 20,0 |
| Стеклопластик на полиэфирной основе, ТУ 6-55-15-88 | 14,0 |
| Лакокрасочные покрытия РХО, ТУ 400-1-120-85 | 25,0 |
| Обои моющиеся ПВХ на бумажной основе, ТУ 21-29-11-72 | 12,0 |
| Линолеум ПВХ однослойный, ГОСТ 14632-79 | 10,0 |
| Линолеум алкидный, ГОСТ 19247-73 | 10,0 |
| Линолеум ПВХ марки ТТН-2, ТУ 21-29-5-69 | 12,0 |
| Линолеум ПВХ на тканевой основе, ТУ 21-29-107-83 | 12,0 |
| Линолеум рулонный на тканевой основе | 12,0 |
| Линолеум ПВХ, ТУ 480-1-237-86: с применением полотна, ТУ 17-14-148-81 | 7,2 |
| с применением полотна, ТУ 17-РСФСР-18-17-003-83 | 6,0 |
| на подоснове «Неткол» | 9,0 |
| Дорожка прутковая чистшерстяная, ТУ 17-Таджикская ССР-463-84 | 9,0 |
| Покрытие ковровое, прошивное, ОСТ 17-50-83, арт. 5867 | 22,0 |
| Покрытие ковровое для полов рулонное «Ворсолон», ТУ 21-29-12-72 | 5,0 |
| Покрытие ковровое иглопробивное «Мистра-1», ТУ 17-Эстонская ССР-266-80 | 6,0 |
| Покрытие ковровое иглопробивное «Мистра-2», ТУ 17-Эстонская ССР-266-80 | 5,0 |
| Покрытие ковровое иглопробивное «Авистра» | 12,0 |
| Покрытие ковровое иглопробивное «Вестра», ТУ 17-Эстонская ССР-551-86 | 5,0 |

Окончание таблицы

| Материалы | $q_{кр}$, кВт · м ⁻² |
|---|----------------------------------|
| Покрытие ковровое типа А, ТУ 21-29-35 арт. 10505 | 4,0 |
| Сено, солома (при минимальной влажности до 8 %) | 7,0 |
| Легковоспламеняющиеся, горючие и трудногорючие жидкости при температуре самовоспламенения, °С: | |
| 300 | 12,1 |
| 350 | 15,5 |
| 400 | 19,9 |
| 500 и выше | 28,0 |

ЛИТЕРАТУРА

1. СП 12.13130.2009. Определение категорий помещений, зданий и наружных установок по взрывопожарной и пожарной опасности. М.: ВНИИПО, 2009. 27 с. Изменение №1 к СП 12.13130.2009, утвержденное приказом МЧС России от 09.12.2010 г. № 643 и введенное в действие 01.02.2011 г.

2. Пожаровзрывоопасность веществ и материалов и средства их тушения: Справ. изд.: в 2 кн. / *А.Н. Баратов* [и др.]. М.: Химия, 1990. 496 с., 384 с.

3. СНиП 23-01-99*. Строительная климатология. М.: ОАО «ЦПП», 2010. 70 с.

4. *Монахов В.П.* Методы исследования пожарной опасности веществ. М.: Химия, 1980.

5. СП 7.13130.2013. Отопление, вентиляция и кондиционирование. Противопожарные требования. М.: ВНИИПО, 2009. 29 с.

6. Правила устройства электроустановок. 7-е изд. М.: Омега-Л, 2009. 268 с.

7. Методика определения расчетных величин пожарного риска на производственных объектах, утвержденная приказом МЧС России от 10.07.2009 г. № 404. М.: ВНИИПО, 2009. 76 с.

(Изменения к методике утверждены приказом МЧС России от 14.12.2010 г. № 649).

ОГЛАВЛЕНИЕ

| | |
|---|----|
| 1. Общие положения | 3 |
| 2. Порядок определения и упрощенные методы расчета параметров взрывопожарной опасности горючих газов | 6 |
| 3. Порядок определения и упрощенные методы расчета параметров взрывопожарной опасности легковоспламеняющихся и горючих жидкостей | 9 |
| 4. Порядок определения и упрощенные методы расчета параметров взрывопожарной опасности горючих пылей | 14 |
| 5. Типовые примеры расчетов категорий помещений и зданий по взрывопожарной и пожарной опасности | 16 |
| 5.1. Помещения с горючими газами | 16 |
| 5.2. Помещения с легковоспламеняющимися жидкостями | 24 |
| 5.3. Помещения с нагретыми легковоспламеняющимися и горючими жидкостями | 37 |
| 5.4. Помещения с горючими пылями | 44 |
| 5.5. Помещения с горючими жидкостями | 50 |
| 5.6. Помещения с твердыми горючими веществами и материалами | 55 |
| 5.7. Помещения с горючими газами, легковоспламеняющимися жидкостями, горючими жидкостями, пылями, твердыми веществами и материалами | 58 |
| 5.8. Примеры расчетов категорий зданий по взрывопожарной и пожарной опасности | 78 |
| 5.8.1. Здания категории А | 78 |
| 5.8.2. Здания категории Б | 78 |
| 5.8.3. Здания категории В | 80 |
| 5.8.4. Здания категории Г | 81 |
| 5.8.5. Здания категории Д | 82 |
| 6. Типовые примеры расчетов категорий наружных установок по пожарной опасности | 84 |
| 6.1. Наружные установки с горючими газами | 84 |
| 6.2. Наружные установки с легковоспламеняющимися жидкостями | 95 |

| | |
|---|-----|
| 6.3. Наружные установки с нагретыми горючими жидкостями | 103 |
| 6.4. Наружные установки с горючими пылями | 110 |
| 6.5. Наружные установки с горючими жидкостями | 118 |
| 6.6. Наружные установки с твердыми горючими веществами и материалами | 124 |
| ПРИЛОЖЕНИЕ 1. Значения показателей пожарной опасности некоторых индивидуальных веществ | 131 |
| ПРИЛОЖЕНИЕ 2. Значения показателей пожарной опасности некоторых смесей и технических продуктов | 136 |
| ПРИЛОЖЕНИЕ 3. Значения нижней теплоты сгорания твердых горючих веществ и материалов | 139 |
| ПРИЛОЖЕНИЕ 4. Значения критических плотностей падающих лучистых потоков | 141 |
| Литература | 144 |

Уважаемые читатели!

В соответствии с Правилами разработки и введения в действие нормативных документов по пожарной безопасности ФГБУ ВНИИПО МЧС России издает и распространяет:

- комплекты документов, необходимых для получения лицензии на проведение работ и (или) оказание услуг в области пожарной безопасности;
- нормативные, методические и справочные документы Государственной противопожарной службы МЧС России;
- научно-технический журнал «Пожарная безопасность».

Кроме того, институт готов выполнить заявки:

- на проведение экспертизы документов по пожарной безопасности;
- на абонентное обслуживание по поставкам новой литературы в области пожарной безопасности.

Телефоны для справок:

(495) 521-78-59 • 524-81-55 • 521-94-70

www.vniipo.ru

Технический редактор Л.А. Буланова

Ответственный за выпуск Е.В. Смирнов

Подписано в печать 24.03.2014 г. Формат 60×84/16. Печать офсетная.

Усл. печ. л. 9,30. Т. – 200 экз. Заказ № 16.

Типография ФГБУ ВНИИПО МЧС России

мкр. ВНИИПО, д. 12, г. Балашиха,

Московская обл., 143903