

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

ЭЛЕКТРООБОРУДОВАНИЕ
ВЗРЫВОЗАЩИЩЕННОЕ

ЧАСТЬ 20

ДАННЫЕ ПО ГОРЮЧИМ ГАЗАМ И ПАРАМ,
ОТНОСЯЩИЕСЯ К ЭКСПЛУАТАЦИИ ЭЛЕКТРООБОРУДОВАНИЯ

ГОССТАНДАРТ РОССИИ

Москва

Предисловие

1 РАЗРАБОТАН Некоммерческой автономной научно-исследовательской организацией «Центр по сертификации взрывозащищенного и рудничного электрооборудования ИГД» (НАНИО «ЦС ВЭ ИГД») и Всероссийским ордена «Знак Почета» научно-исследовательским институтом противопожарной обороны МВД России (ВНИИПО МВД России)

ВНЕСЕН Техническим комитетом по стандартизации ТК 403 «Взрывозащищенное и рудничное электрооборудование»

2 ПРИНЯТ И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Госстандарта России от 9 декабря 1999 г. № 504-ст

3 Разделы 1; 4; 5 настоящего стандарта, за исключением пунктов 4.2; 4.3; 4.4; 4.5; 4.6; 4.7; 5.1; 5.3; 5.4, представляют собой аутентичный текст технического отчета МЭК 60079-20-96 «Электрооборудование взрывозащищенное. Часть 20. Данные по горючим газам и парам, относящиеся к эксплуатации электрооборудования»

4 ВВЕДЕН ВПЕРВЫЕ

5 ПЕРЕИЗДАНИЕ. Апрель 2001 г.

Введение

Настоящий стандарт входит в комплекс государственных стандартов на взрывозащищенное электрооборудование, разрабатываемых Техническим комитетом ТК 403 «Взрывозащищенное и рудничное электрооборудование» на основе применения международных стандартов МЭК на взрывозащищенное электрооборудование.

В стандарт, дополнительно к требованиям технического отчета МЭК 60079-20-96, включены положения, конкретизирующие отдельные пункты технического отчета МЭК 60079-20-96 с учетом сложившейся национальной практики, норм и требований государственных стандартов.

В таблице 1 раздела 3 в названиях характеристик взрывоопасных смесей использована терминология, принятая в государственных стандартах.

В разделе 5 названия некоторых химических соединений приведены в соответствии с принятыми в базе данных по пожаровзрывоопасности веществ и материалов.

Данные таблицы 1 дополнены с учетом базы данных по пожаровзрывоопасности веществ и материалов.

Указанные дополнения в стандарте выделены курсивом.

В стандарте сохранена нумерация пунктов основного текста и нумерация химических соединений, приведенных в таблице 1, установленная в техническом отчете МЭК 60079-20-96.

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

ЭЛЕКТРООБОРУДОВАНИЕ ВЗРЫВОЗАЩИЩЕННОЕ

Часть 20

Данные по горючим газам и парам, относящиеся к эксплуатации электрооборудования

Electrical apparatus for explosive gas atmospheres.

Part 20. Data for flammable gases and vapours relating to the use of electrical apparatus

Дата введения 2001-01-01

1 Область применения

Настоящий стандарт устанавливает требования по использованию взрывозащищенного электрооборудования и рудничного нормального, имеющего искробезопасные цепи, в смесях горючих газов и паров с воздухом, в которых предполагается эксплуатация этого электрооборудования.

Требования настоящего стандарта являются обязательными.

2 Нормативные ссылки

В настоящем стандарте использованы ссылки на следующие стандарты:

ГОСТ 12.1.044-89 Пожаровзрывоопасность веществ и материалов. Номенклатура показателей и методы их определения

ГОСТ Р 51330.0-99 (МЭК 60079-0-98) Электрооборудование взрывозащищенное. Часть 0. Общие требования

ГОСТ Р 51330.2-99 (МЭК 60079-1А-75) Электрооборудование взрывозащищенное. Часть 1. Взрывозащита вида «взрывонепроницаемая оболочка». Дополнение

1. Приложение D. Метод определения безопасного экспериментального максимального зазора

ГОСТ Р 51330.4-99 (МЭК 60079-3-90) Электрооборудование взрывозащищенное. Часть 3. Искрообразующие механизмы для испытаний электрических цепей

на искробезопасность

ГОСТ Р 51330.5-99 (МЭК 60079-4-75) Электрооборудование взрывозащищенное. Часть 4. Метод определения температуры самовоспламенения

ГОСТ Р 51330.11-99 (МЭК 60079-12-78) Электрооборудование взрывозащищенное. Часть 12. Классификация смесей газов и паров с воздухом по безопасным

экспериментальным максимальным зазорам и минимальным воспламеняющим токам

3 Общие положения

Стандарт содержит химические и технические характеристики веществ, которые должны учитываться при выборе электрооборудования для использования его во взрывоопасных зонах. Химические соединения, приведенные в таблице 1, соответствуют [1].

Таблица 1 - Данные о воспламеняемости

Газ или пар	Химическая формула	Плотность пара по воздуху, отн. ед.	Температура вспышки, °С	Концентрационный предел распространения пламени				Температура само воспламенения, °С	Значение БЭМЗ, мм	Группа взрывоопасной смеси по ГОСТ Р 51330.5	Категория взрывоопасной смеси по ГОСТ Р 51330.11
				нижний	верхний	нижний	верхний				
1 Ацетальдегид	CH ₃ CHO	1,52	-38	4,00	60,0	74	1108	172	0,92	T3	IIA
2 Уксусная кислота	CH ₃ COOH	2,07	40	4,00	19,9	100	533	464	1,76	T1	IIA

Газ или пар	Химическая формула	Плотность пара по воздуху, огн. ед.	Температура вспышки, °С	Концентрационный предел распространения пламени				Температура самовоспламенения, °С	Значение БЭМЗ, мм	Группа взрывоопасной смеси по ГОСТ 51330.5	Категория взрывоопасной смеси по ГОСТ 51330.11
				нижний		верхний					
				Объемная доля, %	мг/л	Объемная доля, %	мг/л				
3 Ангидрид уксусной кислоты	(CH ₃ CO) ₂ O	3,52	49	2,00	10,0	85	428	334	1,23	T2	IIA
4 Ацетон	(CH ₃) ₂ CO	2,00	<-20	2,50	13,0	60	316	535	1,01	T1	IIA
5 Ацетонитрил	CH ₃ CN	1,42	2	3,00	16,0	51	275	523	1,50	T1	IIA
6 Ацетилхлорид	CH ₃ COCl	2,70	-4	5,00	19,0	157	620	390	-	T2	IIA
7 Ацетилен (см. 5.3)	CH≡CH	0,90	-	2,30	100,0	24	1092	305	0,37	T2	IIC
8 Ацетилфторид	CH ₃ COF	2,14	<-17	5,60	19,9	142	505	434	1,54	T2	IIA
9 Пропеналь (акролеин)	CH ₂ =CHCHO	1,93	-26	2,85	31,8	65	728	217	0,72	T3	IIIB
10 Пропеновая (акриловая) кислота	CH ₂ =CHCOOH	2,48	48	2,90	-	85	-	406	0,86	T2	IIIB
11 Пропенонитрил (акрилонитрил)	CH ₂ =CHCN	1,83	-5	2,80	28,0	64	620	480	0,87	T1	IIIB
12 Пропеноилхлорид (акрилоилхлорид)	CH ₂ CHCOCl	3,12	-8	2,68	18,0	220	662	463	1,06	T1	IIA
13 Пропенилацетат (аллилацетат)	CH ₂ =CHCH ₂ OOCCH ₃	3,45	13	1,70	9,30	69	3800	348	0,96	T2	IIA
14 2-Пропен-1-ол (аллиловый спирт)	CH ₂ =CHCH ₂ OH	2,00	21	2,50	18,0	61	438	378	0,84	T2	IIIB
15 3-Хлор-1-пропен (аллилхлорид)	CH ₂ =CHCH ₂ Cl	2,64	-32	2,90	14,8	92	505	390	1,17	T2	IIA
16 1-Пропенилокси-2,3-эпоксипропан (1-аллилокси-2,3-эпоксипропан)	CH ₂ =CH-CH ₂ -O-CHCH ₂ CH ₂ O	3,94	45	-	-	-	-	220	0,70	T3	IIIB
17 2-Аминоэтанол	NH ₂ CH ₂ CH ₂ OH	2,10	85	-	-	-	-	410	-	T2	IIA
18 Аммиак	NH ₃	0,59	-	15,0	33,6	107	240	630	3,18	T1	IIA
19 Бензедрин	C ₆ H ₅ CH ₂ CH(NH ₂)CH ₃	4,67	89	-	-	-	-	-	-	-	IIA
20 Анилин	C ₆ H ₅ NH ₂	3,22	75	1,20	11,0	47	425	617	-	T1	IIA
21 Азепан	CH ₂ (CH ₂) ₅ NH	3,41	23	1,10	7,30	48	323	279	1,00	T3	IIA
22 Бензальдегид	C ₆ H ₅ CHO	3,66	64	1,40	-	62	-	184	-	T4	IIA
23 Бензол	C ₆ H ₆	2,70	-11	1,20	8,60	39	280	560	0,99	T1	IIA
24 1-Бромбутан	CH ₃ (CH ₂) ₃ Br	4,72	13	2,50 ¹⁾	6,60 ¹⁾	143	380	265	-	T3	IIA
25 2-Бром-1,1-диэтоксипропан	(CH ₃ CH ₂ O) ₂ CHCH ₂ Br	7,34	57	-	-	-	-	175	1,00	T4	IIA
26 Бромэтан	CH ₃ CH ₂ Br	3,75	<-20	6,70	11,3	306	517	511	-	T1	IIA
27 1,3-Бутадиен	CH ₂ =CHCH=CH ₂	1,87	-85	1,40	16,3	31	365	430	0,79	T2	IIIB
28 Бутан	C ₄ H ₁₀	2,05	-60	1,40	9,3	33	225	372	0,98	T2	IIA
29 Иобутан	(CH ₃) ₂ CHCH ₃	2,00	-	1,30	9,8	31	236	460	0,95	T1	IIA
30 1-Бутанол	CH ₃ (CH ₂) ₃ OH	2,55	29	1,70	12,0	52	372	340	0,94	T2	IIA
31 Бутанон	CH ₃ CH ₂ COC ₂ H ₅	2,48	-9	1,80	10,0	50	302	404	0,84	T2	IIIB
32 1-Бутен	CH ₂ =CHCH ₂ CH ₃	1,95	-80	1,60	10,0	38	235	384	0,94	T2	IIA
33 2-Бутен	CH ₃ CH=CHCH ₃	1,94	-	1,60	10,0	40	228	325	0,89	T2	IIIB
34 3-Бутен-3-олид	CH ₂ =C(CH ₃)(O)O	2,90	33	-	-	-	-	262	0,84	T3	IIIB
35 2-(2-Бутоксипропан)этанол	CH ₃ (CH ₂) ₃ OCH ₂ CH ₂ OCH ₂ CH ₂ OH	5,59	78	-	-	-	-	225	1,11	T3	IIA
36 Бутилацетат	CH ₃ COOCH ₂ (CH ₂) ₃ CH ₃	4,01	22	1,30	9,0	64	466	330	1,04	T2	IIA
37 н-Бутилакрилат	CH ₂ =CHCOOC ₄ H ₉	4,41	38	1,20	8,0	63	425	268	0,88	T3	IIIB
38 Бутиламин	CH ₃ (CH ₂) ₃ NH ₂	2,52	-12	1,70	9,8	49	286	312	0,92	T2	IIA
39 Иобутиламин	(CH ₃) ₂ CHCH ₂ NH ₂	2,52	-20	1,47	10,8	44	330	374	1,15	T2	IIA
40 1-Бутоксипропан	CH ₃ (CH ₂) ₃ OCH ₂ CH ₂ O	4,48	44	-	-	-	-	215	0,78	T3	IIIB
41 Бутилгидроксиацетат	HOCH ₂ COOC ₄ H ₉	4,45	61	-	-	-	-	-	0,88	-	IIIB
42 Иобутилизобутират	(CH ₃) ₂ CHCOOCH ₂ CH(CH ₃) ₂	4,93	34	0,80	-	47	-	424	1,00	T2	IIA
43 Бутилметакрилат	CH ₂ =C(CH ₃)COO(CH ₂) ₃ CH ₃	4,90	53	1,00	6,8	58	395	289	0,95	T3	IIA
44 трег-Бутоксиметан	CH ₃ OC(CH ₃) ₃	3,03	-27	1,50	8,4	54	310	385	1,00	T2	IIA
45 н-Бутилпропионат	C ₂ H ₅ COOC ₄ H ₉	4,48	40	1,10	7,7	58	409	389	0,93	T2	IIA
46 1-Бутин	CH ₃ CH ₂ C≡CH	2,0	-	1,20	-	29	-	-	0,71	-	IIIB
47 Бутаналь	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CHO	2,48	-16	1,80	12,5	54	378	191	0,92	T4	IIA
48 Иобутаналь	(CH ₃) ₂ CHCHO	2,48	-22	1,60	11,0	47	320	176	0,92	T4	IIA
49 Иобутановая кислота	(CH ₃) ₂ CHCOOH	3,03	58	-	-	-	-	460	1,02	T2	IIA
50 Бутирилфторид	C ₃ H ₇ COF	3,10	<-14	2,60	-	95	-	440	1,14	T1	IIA
51 Углерод дисульфид (сероуглерод) (см. 5.4)	CS ₂	2,64	-30	0,60	60,0	19	1900	95	0,34	T6	IIC
52 Углерод оксид насыщенный при 18 °С (см. 5.5)	CO	0,97	-	10,90	74,0	126	870	605	0,84	T1	IIIB
53 Углерод сульфид оксид	COS	2,07	-	6,5	28,5	160	700	209	1,35	T3	IIA
54 Хлорбензол	C ₆ H ₅ Cl	3,88	28	1,40	11,0	66	520	637	-	T1	IIA
55 1-Хлорбутан	CH ₃ (CH ₂) ₃ CH ₂ Cl	3,20	-12	1,80	10,0	69	386	250	1,06	T3	IIA
56 2-Хлорбутан	CH ₃ CHClCH ₂ CH ₃	3,19	-21	7,70	10,1	70	417	388	1,16	T2	IIA
57 1-Хлор-2,3-эпоксипропан	OCH ₂ CHCH ₂ Cl	3,30	28	2,30	34,4	86	1325	385	0,74	T2	IIIB
58 Хлорэтан	CH ₃ CH ₂ Cl	2,22	-50	3,60	15,4	95	413	510	1,03	T1	IIA
59 2-Хлорэтанол	CH ₂ ClCH ₂ OH	2,78	55	5,00	16,0	160	540	396	-	T2	IIA
60 Хлорэтен	CH ₂ =CHCl	2,15	-78	3,60	33,0	94	610	415	0,96	T2	IIA
61 Хлорметан	CH ₃ Cl	1,78	-24	7,60	19,0	160	410	625	1,00	T1	IIA
62 Метоксидхлорметан	CH ₃ OCH ₂ Cl	2,78	-8	4,40	-	158	-	355	-	T2	IIA
63 2-Метил-1-хлорпропан	(CH ₃) ₂ CHCH ₂ Cl	3,19	<-14	2,00	8,8	75	340	416	1,25	T2	IIA
64 2-Метил-2-хлорпропан	(CH ₃) ₂ CCl	3,19	-21	-	-	-	-	541	1,40	T1	IIA
65 2-Метил-3-хлорпропен	CH ₂ =C(CH ₃)CH ₂ Cl	3,12	-16	2,10	-	77	-	476	1,16	T1	IIA
66 5-Хлор-2-пентанон	CH ₃ CO(CH ₂) ₃ Cl	4,16	61	2,00	-	98	-	440	1,10	T2	IIA
67 1-Хлорпропан	CH ₃ CH ₂ CH ₂ Cl	2,70	-32	2,40	11,1	78	365	520	-	T1	IIA
68 2-Хлорпропан	(CH ₃) ₂ CHCl	2,70	-32	2,80	10,7	92	350	590	1,23	T1	IIA
69 Трифторхлорэтен	CF ₂ =CFCl	4,01	-	28,5	35,2	1481	1830	607	1,50	T1	IIA
70 1-Метокси-2,2,2-трифтор-1-хлорэтан	CF ₃ CHClOCH ₃	5,12	4	8,00	-	484	-	430	2,80	T2	IIA
71 α-Хлоролуол	C ₆ H ₅ CH ₂ Cl	4,36	60	1,20	-	63	-	585	-	T1	IIA

Газ или пар	Химическая формула	Плотность пара по воздуху, огн. ед.	Температура вспышки, °С	Концентрационный предел распространения пламени		Температура самовоспламенения, °С	Значение БЭМЗ, мм	Группа взрывоопасной смеси по ГОСТ Р 51330.5	Категория взрывоопасной смеси по ГОСТ Р 51330.11		
				нижний	верхний					нижний	верхний
				Объемная доля, %	мг/л						
72 Каменноугольный деготь	-	-	25	-	-	-	-	T3	IIA		
73 Коксовый газ (см. 5.1)	-	-	-	4,00	30,0	-	-	T1	IIВ		
74 Крезол (смесь изомеров)	CH ₃ C ₆ H ₄ H	3,73	81	1,10	-	50	-	T1	IIA		
75 2-Бутеналь	CH ₃ CH=CHCHO	2,41	13	2,10	16,0	62	470	280	0,81	T3	IIВ
76 Изопропилбензол	C ₆ H ₅ CH(CH ₃) ₂	4,13	31	0,80	6,5	40	328	424	1,05	T2	IIA
77 Циклобутан	CH ₂ (CH ₂) ₂ CH ₂	1,93	-	1,80	-	42	-	-	-	-	IIA
78 Циклогептан	CH ₂ (CH ₂) ₅ CH ₂	3,39	6	1,10	6,7	44	275	-	-	-	IIA
79 Циклоексан	CH ₂ (CH ₂) ₄ CH ₂	2,90	-18	1,20	8,3	40	290	259	0,94	T3	IIA
80 Циклогексанол	CH ₂ (CH ₂) ₄ CH ₂ OH	3,45	61	1,20	11,1	50	460	300	-	T3	IIA
81 Циклоексанон	CH ₂ (CH ₂) ₄ CO	3,38	43	1,00	9,4	42	386	419	0,98	T2	IIA
82 Циклогексен	CH ₂ (CH ₂) ₄ CH=CH	2,83	-17	1,20	-	41	-	244	-	T3	IIA
83 Циклоексиламин	CH ₂ (CH ₂) ₄ CHNH ₂	3,42	32	1,10	9,4	48	372	293	-	T3	IIA
84 1,3-Циклопентадиен	CH ₂ CHCHCHCH	2,30	-50	1,70	7,7	50	227	465	0,99	T1	IIA
85 Циклопентан	CH ₂ (CH ₂) ₃ CH ₂	2,40	-37	1,40	-	41	-	320	1,01	T2	IIA
86 Циклогентен	CH=CHCH ₂ CH ₂ CH	2,30	-48	1,48	-	41	-	309	0,96	T2	IIA
87 Циклопропан	CH ₂ CH ₂ CH ₂	1,45	-	2,40	10,4	42	183	498	0,91	T1	IIA
88 Ацетилциклопропан	CH ₃ COCH ₂ CH ₂ CH ₂	2,90	15	1,70	-	58	-	452	0,97	T1	IIA
89 n-Цимол	CH ₃ C ₆ H ₄ CH(CH ₃) ₂	4,62	47	0,70	6,5	39	366	436	-	T2	IIA
90 2,2,3,3,4,4,5,5,6,6,7,7-Додекафторгептилметакрилат	CH ₂ =C(CH ₃)COOCH ₂ (CF ₂) ₆ H	9,93	49	1,60	-	185	-	390	1,46	T2	IIA
91 Декалин	CH ₂ (CH ₂) ₂ CHCH(CH ₂) ₂ CH ₂	4,76	54	0,70 ²⁾	4,9 ²⁾	40	284	250	-	T3	IIA
92 Декан (смесь изомеров)	C ₁₀ H ₂₂	4,90	46	0,70	5,6	41	433	201	1,05	T3	IIA
93 Дибутильный эфир	(C ₄ H ₉) ₂ O	4,48	25	0,90	8,5	48	460	160	0,88	T4	IIВ
94 Ди-трет-бутиленоксид	(C ₄ H ₉) ₂ O	5,00	-4	1,00	-	65	-	170	0,84	T4	IIВ
95 Дихлорбензолы (изомер не указан)	C ₆ H ₄ Cl ₂	5,07	66	2,20	9,2	134	564	648	-	T1	IIA
96 3,4-Дихлор-1-бутен	CH ₂ =CHCHClCH ₂ Cl	4,31	31	1,30	7,2	66	368	469	1,38	T1	IIA
97 1,3-Дихлор-2-бутен	CH ₃ CCl=CHCH ₂ Cl	4,31	27	-	-	-	-	469	1,31	T1	IIA
98 Дихлордиэтилсилан	(C ₂ H ₅) ₂ SiCl ₂	-	24	-0,90	7,80	63	5467	295	0,45	T2	IIС
99 1,1-Дихлорэтан	CH ₃ CHCl ₂	3,42	-10	5,60	16,0	230	660	440	1,80	T2	IIA
100 1,2-Дихлорэтан	CH ₂ ClCH ₂ Cl	3,42	9	6,20	16,0	255	654	413	1,82	T2	IIA
101 1,2-Дихлорэтен	ClCH=CHCl	3,55	6	5,60	16,0	242	692	440	3,91	T2	IIA
102 1,2-Дихлорпропан	CH ₃ CHClCH ₂ Cl	3,90	15	2,70	14,8	136	747	530	-	T1	IIA
103 Дициклопентадиен (технический)	C ₁₀ H ₁₂	4,55	36	0,80	-	43	-	455	0,91	T1	IIA
104 1,2-Диэтоксигетан	C ₂ H ₅ O(CH ₂) ₂ O C ₂ H ₅	4,07	16	-	-	-	-	170	0,81	T4	IIВ
105 Диэтиламин	(C ₂ H ₅) ₂ NH	2,53	-23	1,70	10,0	50	306	312	-	T2	IIA
106 Диэтилкарбонат	(C ₂ H ₅) ₂ CO ₂	4,07	24	1,4	11,7	69	570	450	0,83	T2	IIВ
107 Диэтиловый эфир	(C ₂ H ₅) ₂ O	2,55	-45	1,70	49,0	50	1621	160	0,87	T4	IIВ
108 Диэтилскалат	(COOCH ₂ CH ₃) ₂	5,04	65	1,60	-	104	-	410	0,90	T2	IIA
109 Диэтилсульфат	(C ₂ H ₅) ₂ SO ₄	5,31	104	-	-	-	-	360	1,11	T2	IIA
110 1,1-Дифторэтен	CH ₂ =CF ₂	2,21	-	3,90	25,1	102	665	380	1,10	T2	IIA
111 Дигексильный эфир	(C ₆ H ₁₃) ₂ O	6,43	75	0,60	-	50	-	187	-	T4	IIA
112 Дивобутиламин	((CH ₃) ₂ CHCH ₂) ₂ NH	4,45	26	0,80	3,6	42	190	256	1,12	T3	IIA
113 2,6-Диметил-4-гептаноил	((CH ₃) ₂ CHCH ₂) ₂ CHO	4,97	75	0,70	6,1	42	370	290	0,93	T3	IIA
114 Диизопропиловый эфир	(CH ₃) ₂ CH(CH ₂) ₂ O(CH ₂) ₂ CH(CH ₃) ₂	5,45	44	1,27	-	104	-	185	0,92	T4	IIA
115 Диизопропиламин	((CH ₃) ₂ CH) ₂ NH	3,48	-20	1,20	6,3	49	260	285	1,02	T3	IIA
116 Диизопропиловый эфир	((CH ₃) ₂ CH) ₂ O	3,52	-28	1,00	21,0	45	900	405	0,94	T2	IIA
117 Диметиламин	(CH ₃) ₂ NH	1,55	-18	2,80	14,4	53	272	400	1,15	T2	IIA
118 1,2-Диметоксиэтан	CH ₃ O(CH ₂) ₂ OCH ₃	3,10	-6	1,60	10,4	60	390	197	0,72	T4	IIВ
119 Диметоксиметан	CH ₂ (OCH ₃) ₂	2,60	-21	2,50	16,9	85	535	236	0,86	T3	IIВ
120 2-(Диметиламино)этанол	(CH ₃) ₂ NCH ₂ CH ₂ OH	3,03	39	-	-	-	-	20	-	T3	IIA
121 3-(Диметиламино)пропионитрил	(CH ₃) ₂ NHCH ₂ CH ₂ CN	3,38	50	1,57	-	62	-	317	1,14	T2	IIA
122 Диметиловый эфир	(CH ₃) ₂ O	1,59	-42	2,70	32,0	51	610	240	0,84	T3	IIВ
125 N,N-Диметилформамин	HCON(CH ₃) ₂	2,51	58	1,80	16,0	55	500	440	1,08	T2	IIA
124 3,4-Диметилгексан	CH ₃ CH ₂ CH(CH ₃)CH(CH ₃)CH ₂ CH ₃	3,87	2	0,80	6,5	38	310	305	-	T2	IIA
125 N,N-Диметилгидразин	(CH ₃) ₂ NNH ₂	2,07	7	2,40	9,5	60	2545	240	0,85	T3	IIВ
126 1,4-Диметилпиперазин	NH(CH ₃)CH ₂ CH ₂ NH(CH ₃)CH ₂ CH ₂	3,93	26	-	-	-	-	199	1,00	T4	IIA
127 N,N-Диметил-1,3-диаминопропан	(CH ₃) ₂ N(CH ₂) ₃ NH ₂	3,52	26	1,20	-	50	-	207	0,95	T3	IIA
128 Диметилсульфат	(C ₂ H ₅) ₂ SO ₂	4,34	39	-	-	-	-	449	1,00	T2	IIA
129 1,4-Диоксан	OCH ₂ CH ₂ OCH ₂ CH ₂	3,03	11	1,90	22,5	74	813	379	0,70	T2	IIВ
130 1,3-Диоксолан	OCH ₂ CH ₂ OCH ₂	2,55	-5	2,30	30,5	70	935	245	-	T3	IIВ
131 Дипентен, необработанный	C ₁₀ H ₁₆	4,66	42	0,75	6,1	43	348	237	1,18	T3	IIA
132 Дипентиловый эфир	(C ₅ H ₁₁) ₂ O	5,45	57	-	-	-	-	171	-	T4	-
133 Дипропиламин	(CH ₃ CH ₂ CH ₂) ₂ NH	3,48	4	1,10	9,1	49	376	280	0,95	T3	IIA
134 Дипропиловый эфир	(C ₃ H ₇) ₂ O	3,53	<-5	-	-	-	-	189	-	T4	IIВ
135 1,2-Эпоксипропен	CH ₃ CHCH ₂ O	2,00	-37	1,90	37,0	49	901	430	0,70	T2	IIВ
136 Этан	CH ₃ CH ₃	1,04	-	2,50	15,5	31	194	515	0,91	T1	IIA
137 Этантлюл	CH ₃ CH ₂ SH	2,11	<-20	2,80	18,0	73	468	295	0,90	T3	IIВ
138 Этанол	CH ₃ CH ₂ OH	1,59	12	3,10	19,0	59	359	363	0,91	T2	IIA
139 2-Этоксигетанол	CH ₃ CH ₂ OCH ₂ CH ₂ OH	3,10	40	1,80	15,7	68	593	235	0,84	T3	IIВ
140 2-Этоксипропанол	CH ₃ COOCH ₂ CH ₂ OCH ₂ CH ₃	4,72	47	1,20	12,7	65	642	380	0,97	T2	IIA
141 2-(2-Этоксипрокси)этанол	CH ₃ CH ₂ OCH ₂ CH ₂ OCH ₂ CH ₂ OH	4,62	94	-	-	-	-	190	0,94	T4	IIA
142 Этилацетат	CH ₃ COOCH ₂ CH ₃	3,04	-4	2,20	11,0	81	406	446	0,99	T2	IIA
143 Этилацетоацетат	CH ₃ COC ₂ H ₄ COOCH ₂ CH ₃	4,50	54	1,00	9,5	54	519	298	0,96	T3	IIA
144 Этилакрилат	CH ₂ =CHCOOCH ₂ CH ₃	3,45	9	1,40	14,0	59	588	350	0,86	T2	IIВ
145 Этиламин	C ₂ H ₅ NH ₂	1,50	<-20	2,68	14,9	49	300	380	1,20	T2	IIA
146 Этилбензол	CH ₂ CH ₃ C ₆ H ₅	3,66	20	1,00	7,8	44	340	431	-	T2	IIA

Газ или пар	Химическая формула	Плотность пара по воздуху, огн. ед.	Температура вспышки, °С	Концентрационный предел распространения пламени				Температура самовоспламенения, °С	Значение БЭМЗ, мм	Группа взрывоопасной смеси по ГОСТ Р 51330.5	Категория взрывоопасной смеси по ГОСТ Р 51330.11
				нижний		верхний					
				Объемная доля, %	мг/л	Объемная доля, %	мг/л				
147 Этилбутират	CH ₃ CH ₂ CH ₂ COOC ₂ H ₅	4,00	21	1,40	9,2	66	477	435	0,92	T2	-
148 Этилциклобутан	CH ₃ CH ₂ CHCH ₂ CH ₂	2,90	<-16	1,20	7,7	42	272	212	-	T3	IIA
149 Этилциклогексан	CH ₃ CH ₂ CH(CH ₂) ₄ CH ₂	3,87	21	0,90	6,6	42	310	238	-	T3	IIA
150 Этилциклопентан	CH ₃ CH ₂ CH(CH ₂) ₃ CH ₂	3,40	<5	1,05	6,8	42	280	262	-	T3	IIA
151 Этен (этилен)	CH ₂ =CH ₂	0,97	-	2,30	36,0	26	423	425	0,65	T2	IIIB
152 1,2-Диаминэтан (этилендиамин)	NH ₂ CH ₂ CH ₂ NH ₂	2,07	34	2,70	16,5	64	396	403	1,18	T2	IIA
153 Этиленоксид	CH ₂ CH ₂ O	1,52	<-18	2,60	100,0	47	1848	435	0,59	T2	IIIB
154 Этилформат	HCOOCH ₂ CH ₃	2,55	-20	2,70	16,5	87	497	440	0,91	T2	IIA
155 2-Этилгексилacetат	CH ₃ COOCH ₂ CH(C ₂ H ₅)C ₄ H ₉	5,94	77	0,75	6,2	53	439	230	0,88	T3	IIIB
156 Этилизобутират	(CH ₃) ₂ CHCOOC ₂ H ₅	4,00	10	1,60	-	75	-	438	0,96	T2	IIA
157 Этилметакрилат	CH ₂ =C(CH ₃)COOC ₂ H ₅	3,90	20	1,50	-	70	-	400	1,01	T2	IIA
158 Метилэтиловый эфир	CH ₃ OCH ₂ CH ₃	2,10	-	2,00	10,1	50	255	190	-	T4	IIIB
159 Этилинирит (см. 5.2)	CH ₃ CH ₂ ONO	2,60	-35	3,00	50,0	94	1555	95	0,96	T6	IIA
160 О-Этилдихлортиофосфат	C ₂ H ₅ OPSCl ₂	7,27	75	-	-	-	-	234	1,20	T3	IIA
161 Этилпропилпропеналь (изомер не указан)	C ₈ H ₁₄ O	4,34	40	-	-	-	-	184	0,86	T4	IIIB
162 Формальдегид	HCHO	1,03	-	7,00	73,0	88	920	424	0,57	T2	IIIB
163 Муравьиная кислота	HCOOH	1,60	42	10,0	57,0	190	1049	520	1,86	T1	IIA
164 2-Фуральдегид	OCH=CHCH=CHCHO	3,30	60	2,10	19,3	85	768	298	0,88	T3	IIIB
165 Фуран	CH=CHCH=CHO	2,30	<-20	2,30	14,3	66	408	390	0,68	T2	IIIB
166 Фурфуроловый спирт	OC(CH ₂ OH)CHCHCH	3,38	61	1,80	16,3	70	670	370	0,80	T2	IIIB
167 1, 2, 3-Триметилбензол	CHCHCHCH(CH ₃)C(CH ₃)C(CH ₃)	4,15	51	0,80	7,0	-	-	470	-	T1	IIA
168 Гептан (смесь изомеров)	C ₇ H ₁₆	3,46	-4	1,10	6,7	46	281	215	0,91	T3	IIA
169 1-Гептанол	CH ₃ (CH ₂) ₅ CH ₂ OH	4,03	60	1,00	6,8	52	353	275	0,94	T3	IIA
170 2-Гептанол	CH ₃ CO(CH ₂) ₄ CH ₃	3,94	39	1,10	7,9 ²⁾	52,0	378	320	-	T2	IIA
171 2-Гептен	CH ₃ (CH ₂) ₃ CH=CHCH ₃	3,40	-7	-	-	-	-	263	0,97	T3	IIA
172 Гексан (смесь изомеров)	CH ₃ (CH ₂) ₄ CH ₃	2,97	-21	1,00	8,4	35,0	290	233	0,93	T3	IIA
173 1-Гексанол	C ₆ H ₁₃ OH	3,50	63	1,20	-	51,0	-	293	0,98	T3	IIA
174 2-Гексанол	CH ₃ CO(CH ₂) ₃ CH ₃	3,46	23	1,20	8,0	50,0	336	533	-	T1	IIA
175 Водород	H ₂	0,07	-	4,00	77,0	3,4	63	510	0,28	T1	IIIC
176 Водород цианид	HCN	0,90	<-20	5,40	46,0	60,0	520	538	0,80	T1	IIIB
177 Диводород сульфид (сероуглерод)	H ₂ S	1,19	-	4,00	45,5	57,0	650	246	0,89	T3	IIIB
178 4-Гидрокси-4-метил-2-пентанол	CH ₃ COC ₂ H ₂ C(CH ₃) ₂ OH	4,00	58	1,80	6,9	88,0	336	680	-	T1	IIA
179 Керосин	-	-	38	0,70	5,0	-	-	210	-	T3	IIA
180 1, 3, 5-Триметилбензол	CHC(CH ₃)CHC(CH ₃)CHC(CH ₃)	4,15	44	0,80	7,3	40,0	365	499	0,98	T1	IIA
181 Метальдегид	(C ₂ H ₄ O) ₄	6,10	11	-	-	-	-	254	-	T3	IIA
182 2-Метилпропионилхлорид	CH ₂ CCH ₂ COCl	3,60	17	2,50	-	106	-	510	0,94	T1	IIA
183 Метан (рудничный газ)	CH ₄	0,55	-	4,40	17,0	29	113	537	1,14	T1	I
184 Метан (см. 5.6)	CH ₄	-	-	4,40	17,0	29	113	537	-	T1	IIA
185 Метанол	CH ₃ OH	1,11	11	5,50	36,0	73	484	386	0,92	T2	IIA
186 Метантиол	CH ₃ SH	1,60	-	4,10	21,0	80	420	340	1,15	T2	IIA
187 2-Метоксиэтанол	CH ₃ OCH ₂ CH ₂ OH	2,63	39	2,40	20,6	76	650	285	0,85	T3	IIIB
188 Метилацетат	CH ₃ COOCH ₃	2,56	-10	3,20	16,0	99	475	470	0,99	T1	IIA
189 Метилацетоацетат	CH ₃ COOCH ₂ COCH ₃	4,00	62	1,30	14,2	62	685	280	0,85	T3	IIIB
190 Метилпропионат (метил-акрилат)	CH ₂ =CHCOOCH ₃	3,00	3	2,40	25,0	85	903	415	0,85	T2	IIIB
191 Аминометан (метиламин)	CH ₃ NH ₂	1,00	-18	4,20	20,7	55	270	430	-	T2	IIA
192 2-Метилбутан	(CH ₃) ₂ CHCH ₂ CH ₃	2,50	-52	1,30	9,0	38	290	420	0,98	T2	IIA
193* 2-Метил-2-бутанол	CH ₃ CH ₂ C(OH)(CH ₃) ₂	3,03	18	1,40	10,2	50	374	392	1,10	T2	IIA
194 3-Метил-1-бутанол	(CH ₃) ₂ CHCH ₂ CH ₂ OH	3,03	42	1,30	10,5	47	385	339	1,06	T2	IIA
195 2-Метил-2-бутен	(CH ₃) ₂ C=CHCH ₃	2,40	-53	1,30	6,6	37	189	290	0,96	T3	IIA
196 Метилхлорформат	CH ₃ OCCl	3,30	47	7,5	26,0	293	1020	475	1,20	T1	IIA
197 Метилциклобутан	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂	3,38	-	-	-	-	-	-	-	-	IIA
198 Метилциклогексан	CH ₃ CH(CH ₂) ₄ CH ₂	3,38	-4	1,15	6,7	47	275	258	-	T3	IIA
199 Метилциклогексанол	CH ₃ C ₆ H ₁₁ OH	3,93	68	1,5	-	76	-	295	-	T3	IIA
200 Метилциклопентадиен (изомеры не указаны)	C ₆ H ₈	2,76	<-18	1,30	7,6	43	249	432	0,92	T2	IIA
201 Метилциклопентан	CH ₃ CH(CH ₂) ₃ CH ₂	2,90	<-10	1,00	8,4	35	296	258	-	T3	IIA
202 Метиленициклобутан	C(CH ₂) ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂	2,35	-48	1,25	8,6	35	239	337	0,76	T2	IIIB
203 4-Метилентетрагидропиран	OCH ₂ CH ₂ C(CH ₂) ₂ CH ₂ CH ₂	3,78	2	1,50	-	60	-	255	0,89	T3	IIIB
204 2-Метил-1-бутен-3-ин	HC=C(CH ₃)CH ₂	2,28	-54	1,40	-	38	-	272	0,78	T3	IIIB
205 Метилформат	HCOOCH ₃	2,07	-20	5,00	23,0	125	580	450	-	T2	IIA
206 2-Метилфуран	OC(CH ₃)CHCHCH	2,83	-20	1,40	9,7	47	325	318	0,95	T2	IIA
207 2-Метил-3,5-гексадиен-2-ол	CH ₂ =CHC=C(OH)(CH ₃) ₂	3,79	24	-	-	-	-	347	1,14	T2	IIA
208 Метилэтилендиамин	CH ₃ NCH ₂ CH ₂ NCH ₃	1,96	-7	5,30	26,0	123	605	517	1,21	T1	IIA
209 Метилметакрилат	CH ₂ =C(CH ₃)COOC ₂ H ₅	3,45	19	1,70	12,5	71	520	430	0,95	T2	IIA
210 Метил-2-метоксипропионат	CH ₃ CH(CH ₃)COOCH ₃	4,06	48	1,20	-	58	-	211	1,07	T3	IIA
211 4-Метил-2-пентанол	(CH ₃) ₂ CHCH ₂ CH ₂ CH ₂ OH	3,50	37	1,14	7,4	47	338	334	1,01	T2	IIA
212 4-Метил-2-пентанол	(CH ₃) ₂ CHCH ₂ COCH ₃	3,45	16	1,20	8,0	50	336	460	0,98	T1	IIA
213 2-Метил-2-пентаналь	CH ₃ CH ₂ CH(CH ₃)COH	3,78	30	1,46	-	58	-	206	0,84	T3	IIIB
214 4-Метил-3-пентен-2-он	(CH ₃) ₂ CHCOCCH ₃	3,78	24	1,40	7,2	61	375	306	0,93	T2	IIA
215 2-Метил-1-пропанол	(CH ₃) ₂ CHCH ₂ OH	2,55	28	1,70	7,4	52	377	408	0,96	T2	IIA
216 2-Метил-1-пропен	(CH ₃) ₂ CH-CH=CH ₂	1,93	-	1,60	10,0	37	235	465	1,00	T1	IIA
217 2-Метилпирдин	NCH(CH ₃)CHCHCH	3,21	27	-1,20	-	45	-	533	1,08	T1	IIA
218 3-Метилпирдин	NCHCH(CH ₃)CHCH	3,21	39	1,40	8,1	53	308	537	1,14	T1	IIA
219 4-Метилпирдин	NCHCHCH(CH ₃)CH	3,21	43	1,10	7,8	42	296	534	1,12	T1	IIA

Газ или пар	Химическая формула	Плотность пара по воздуху, огн. ед.	Температура вспышки, °С	Концентрационный предел распространения пламени				Температура самовоспламенения, °С	Значение БЭМЗ, мм	Группа взрывоопасной смеси по ГОСТ Р 51330.5	Категория взрывоопасной смеси по ГОСТ Р 51330.11
				нижний	верхний	нижний	верхний				
				Объемная доля, %		мг/л					
220 α-Метилстирол	$C_6H_5C(CH_3)=CH_2$	4,08	40	0,90	6,6	44	330	445	0,88	T2	ШВ
221 2-Метил-2-метоксибутан	$(CH_3)_2C(OCH_3)CH_2CH_3$	3,50	<-14	1,50	-	62	-	345	1,01	T2	IIA
222 2-Метилпропан	$SC(CH_3)CH_2CH_3$	3,40	-1	1,30	6,5	52	261	433	1,15	T2	IIA
223 2-Метил-5-винилпиридин	$NC(CH_3)CHCH_2(CH_2=CH)CH$	4,10	61	-	-	-	-	520	1,30	T1	IIA
224 Морфолин	$OCH_2CH_2NHCH_2CH_2$	3,00	31	1,80	15,2	65	550	230	0,92	T3	IIA
225 Нафта	-	2,50	<-18	0,90	6,0	-	-	290	-	T3	IIA
226 Нафталин	$C_{10}H_8$	4,42	77	0,90	5,9	48	317	528	-	T1	IIA
227 Нитробензол	$CH_3CH_2NO_2$	4,25	88	1,70	40,0	87	2067	480	0,94	T1	IIA
228 Нитроэтан	$C_2H_5NO_2$	2,58	27	3,40	-	107	-	410	0,87	T2	ШВ
229 Нитрометан	CH_3NO_2	2,11	36	7,30	63,0	187	1613	415	1,17	T2	IIA
230 1-Нитропропан	$CH_3CH_2CH_2NO_2$	3,10	36	2,20	-	82	-	420	0,84	T2	ШВ
231 Нонан	$CH_3(CH_2)_7CH_3$	4,43	30	0,70	5,6	37	301	205	-	T3	IIA
232 2,2,3,3,4,4,5,5-Октафтор-1,1'-диметил-1-пентанол	$H(CF_2CF_2)_2C(CH_3)_2OH$	8,97	61	-	-	-	-	465	1,50	T1	IIA
233 Октаналь	$CH_3(CH_2)_6CHO$	4,42	52	0,90	-	57	-	197	-	T4	IIA
234 Октан	$CH_3(CH_2)_6CH_3$	3,93	13	0,80	6,5	38	311	206	0,94	T3	IIA
235 1-Октанол	$CH_3(CH_2)_6CH_2OH$	4,50	81	0,90	7,4	49	385	270	1,05	T3	IIA
236 Окте-н (смесь изомеров)	C_8H_{16}	3,66	18	1,10	5,9	50	270	264	0,95	T3	IIA
237 Параформальдегид	$poly(CH_2O)$	-	70	7,00	73,0	-	-	380	0,57	T2	ШВ
238 1,3-Пентадиен	$CH_2=CH-CH=CH-CH_3$	2,34	-53	1,20	9,4	35	261	361	0,97	T2	IIA
239 Пентан (смесь изомеров)	C_5H_{12}	2,48	-40	1,40	7,8	42	236	258	0,93	T2	IIA
240 2,4-Пентандион	$CH_3COCH_2COCH_3$	3,50	34	1,70	-	71	-	340	0,96	T2	IIA
241 1-Пентанол	$CH_3(CH_2)_4CH_2OH$	3,03	38	1,06	10,5	36	385	298	1,30	T3	IIA
242 Пентанол (смесь изомеров)	$C_5H_{12}O$	3,04	34	1,20	10,5	44	388	300	1,02	T3	IIA
243 3-Пентанон	$(CH_3CH_2)_2CO$	3,00	12	1,60	-	58	-	445	0,90	T2	IIA
244 Пентилацетат	$CH_3COO-(CH_2)_4-CH_3$	4,48	25	1,00	7,1	55	387	290	1,05	T3	IIA
245 Нефть	-	2,80	<-20	1,20	8,0	-	-	223-375	-	T2	IIA
246 Фенол	C_6H_5OH	3,24	75	1,30	9,5	50	370	595	-	T1	IIA
247 Этинилбензол (фенил-ацетилен)	$C_6H_5C \equiv CH$	3,52	30	-	-	-	-	420	0,86	T2	ШВ
248 Пропан	$CH_3CH_2CH_3$	1,56	-104	1,70	10,9	31	200	470	0,92	T1	IIA
249 1-Пропанол	$CH_3CH_2CH_2OH$	2,07	22	2,20	17,5	55	353	371	0,89	T2	ШВ
250 2-Пропанол	$(CH_3)_2CHOH$	2,07	14	2,00	12,7	50	320	425	1,00	T2	IIA
251 Пропен	$CH_2=CHCH_3$	1,50	-	2,00	11,0	35	194	455	0,91	T1	IIA
252 Пропионовая кислота	CH_3CH_2COOH	2,55	52	3,1	12,9	102	427	435	1,10	T2	IIA
253 Пропаналь	C_2H_5CHO	2,00	<-26	2,00	-	47	-	188	0,86	T4	ШВ
254 Пропилацетат	$CH_3COOCH_2CH_2CH_3$	3,50	10	1,70	10,0	70	460	430	1,04	T2	IIA
255 Изопропилацетат	$CH_3COOCH(CH_3)_2$	3,51	4	1,80	11,1	75	506	440	1,16	T1	IIA
256 Пропиламин	$CH_3(CH_2)_2NH_2$	2,04	-37	2,00	10,4	49	258	318	1,13	T2	IIA
257 Изопропиламин	$(CH_3)_2CHNH_2$	2,03	-37	2,30	10,4	55	274	340	1,05	T2	IIA
258 Изопропилхлорид	$ClCH_2COOCH(CH_3)_2$	4,71	42	1,60	-	89	-	426	1,24	T2	IIA
259 Изопропилформиат	$HCOOCH(CH_3)_2$	3,03	-8	-	-	-	-	440	1,10	T2	IIA
260 2-Изопропил-5-метил-2-гексеналь	$(CH_3)_2CH-C(CHO)CH_2CH_2CH_2CH_3$	5,31	41	3,05	-	192	-	188	>1,00	T4	IIA
261 Изопропилнитрат	$(CH_3)_2CHONO_2$	-	11	2,00	100,0	75	3738	175	-	T4	ШВ
262 Пропин	$CH_3C \equiv CH$	1,38	-	1,70	16,8	28	280	-	-	-	ШВ
263 2-Пролин-1-ол	$HC \equiv CCH_2OH$	1,89	33	2,40 ³⁾	-	55	-	346	0,58	T2	ШВ
264 Пирдин	C_5H_5N	2,73	17	1,70	12,0	56	398	550	-	T1	IIA
265 Стирол	$C_6H_5CH=CH_2$	3,60	30	1,10	8,0	48	350	490	-	T1	IIA
266 1,1-Диметил-2,2,3,3-тетрафтор-1-пропанол	$HC_2F_2CF_2C(CH_3)_2OH$	5,51	35	-	-	-	-	447	1,42	T2	IIA
267 Тетрафторэтен	$CF_2=CF_2$	3,40	-	10,00	59,0	420	2245	190	0,60	T4	ШВ
268 1,1,2,2-Тетрафторэтоксibenзол	$C_6H_5OCF_2CF_2H$	6,70	47	1,60	-	126	-	483	1,22	T1	IIA
269 2,2,3,3-Тetraфтор-1-пропанол	$HC_2F_2CF_2CH_2OH$	4,55	43	-	-	-	-	437	1,90	T2	IIA
270 2,2,3,3-Тetraфторпропилакрилат	$CH_2=CHCOOCH_2CF_2CF_2H$	6,41	45	2,40	-	182	-	357	1,18	T2	IIA
271 2,2,3,3-Тetraфторпропилакрилат	$CH_2=C(CH_3)COOCH_2CF_2CF_2H$	6,90	46	1,90	-	155	-	389	1,18	T2	IIA
272 Тетрагидрофуран	$CH_2(CH_2)_3CH_2O$	2,49	-20	1,50	12,4	46	370	224	0,87	T3	ШВ
273 2-Тетрагидрофурилметанол	$OCH_2CH_2CH_2CH_2CH_2OH$	3,52	70	1,50	9,7	64	416	280	0,85	T3	ШВ
274 Тетрагидротиофен	$CH_2(CH_2)_3S$	3,04	13	1,10	12,3	42	450	200	0,99	T4	IIA
275 N,N,N',N'-Тетраметилдиаминметан	$(CH_3)_2NCH_2N(CH_3)_2$	3,50	-14	1,61	-	67	-	180	1,06	T4	IIA
276 Тиофен	$CH=CHCH=CHS$	2,90	-9	1,50	12,5	50	420	395	0,91	T2	IIA
277 Толуол	$C_6H_5CH_3$	3,20	4	1,10	7,8	42	300	535	-	T1	IIA
278 1,1,3-Триэтоксibутан	$(CH_3CH_2O)_2CCH_2CH(CH_2CH_2O)CH_3$	6,56	52	0,78	5,8	60	451	165	0,95	T4	IIA
279 Триэтиламин	$(CH_3CH_2)_3N$	3,50	-12	1,20	8,0	51	339	310	-	T2	IIA
280 1,1,1-Трифторэтан	CF_3CH_3	2,90	-	9,20	18,4	345	690	714	>2,00	T1	IIA
281 2,2,2-Трифторэтанол	CF_3CH_2OH	3,45	30	10,7 ⁴⁾	28,8	350	1195	463	3,00	T1	IIA
282 Трифторэтен	$CF_2=CFH$	2,83	-	15,30	27,0	502	904	319	1,40	T2	IIA
283 3,3,3-Трифтор-1-пропен	$CF_3CH=CH_2$	3,31	-	4,70	13,5	184	580	490	1,75	T1	IIA
284 Триметиламин	$(CH_3)_3N$	2,04	-	2,00	12,0	50	297	190	1,05	T4	IIA
285 4,4,5-Триметил-1,3-диоксан	$OCH_2C(CH_3)(CH_2)_2CH_2$	4,48	35	-	-	-	-	284	0,90	T3	IIA
286 2,2,4-Триметилпентан	$(CH_3)_2CCH_2C(CH_3)_3$	3,90	-4	1,00	6,00	47	284	411	1,04	T2	IIA
287 2,4,6-Триметил-1,3,5-триоксан	$OCH(CH_3)OCH(CH_3)OCH(CH_3)$	4,56	27	1,30	17,0	72	1003	235	1,01	T3	IIA

Газ или пар	Химическая формула	Плотность пара по воздуху, огн. ед.	Температура вспышки, °С	Концентрационный предел распространения пламени				Температура самовоспламенения, °С	Значение БЭМЗ, мм	Группа взрывоопасной смеси по ГОСТ 51330.5	Категория взрывоопасной смеси по ГОСТ Р 51330.11
				нижний		верхний					
				Объемная доля, %	мг/л	Объемная доля, %	мг/л				
288 1,3,5-Триоксан	OCH ₂ OCH ₂ OCH ₂	3,11	45	3,20	29,0	121	1096	410	0,75	T2	ШВ
289 Скипидар	-	-	35,0	0,80	-	-	-	254	-	T3	IIA
290 3-Метилбутаналь	(CH ₃) ₂ CHCH ₂ CHO	2,97	-12,0	7,57	-	60	-	207	0,98	T3	IIA
291 Винилацетат	CH ₂ COOCH=CH ₂	3,00	-8,0	2,60	13,4	93	478	385	0,94	T2	IIA
292 Винилциклогексен (изомер не указан)	CH ₂ CHC ₆ H ₉	3,72	15,0	0,80	-	35	-	257	0,96	T3	IIA
293 1,1-Дихлорэтен	CH ₂ =CCl ₂	3,40	-18,0	5,60	16,0	242	645	440	3,91	T2	IIA
294 2-Винилоксиэтанол	CH ₂ =CH-OCH ₂ CH ₂ OH	3,04	52,0	-	-	-	-	250	0,86	T3	ШВ
295 2-Винилпиридин	NC(CH ₂ =CH)CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂	3,62	35,0	1,20	-	51	-	482	0,96	T1	IIA
296 4-Винилпиридин	NCHCHC(CH ₂ =CH)CH ₂ CH ₂ CH ₂	3,62	43,0	1,10	-	47	-	473	0,95	T1	IIA
297 Водяной газ	-	-	1,2	6,90	69,5	-	-	-	-	T1	IIС
298 Ксилол	C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂	3,66	30,0	1,00	7,6	44	335	464	1,09	T1	IIA
299 Кситидин	C ₆ H ₃ (CH ₃) ₂ NH ₂	4,17	96,0	1,00	7,0	50	355	370	-	T2	-

- 1) при t=100 °С;
 2) при t=121 °С;
 3) при t=50 °С;
 4) при t=85 °С

Методы определения показателей пожаровзрывоопасности и терминология - по [ГОСТ 12.1.044](#), [ГОСТ Р 51330.2](#), [ГОСТ Р 51330.0](#), [ГОСТ Р 51330.5](#), [ГОСТ Р 51330.11](#)

4 Определение характеристик взрывоопасных смесей

4.1 Определение безопасного экспериментального максимального зазора (БЭМЗ)

Стандартный метод определения БЭМЗ по [ГОСТ Р 51330.2](#) основан на использовании взрывной камеры объемом 20 см³ с длиной фланцев 25 мм и встроенным искробразующим устройством, расположенным на расстоянии 14 мм от внутренней кромки фланцев. Этот метод дает такой же результат, как при использовании взрывной камеры объемом 8000 см³ для всех химических соединений, кроме сероуглерода (см. [5.4](#)).

4.2 Категория взрывоопасности смеси (группа взрывозащитного электрооборудования)

Категорию взрывоопасности смеси определяют по значению БЭМЗ или по соотношению минимальных токов воспламенения (МТВ) по [ГОСТ Р 51330.11](#), за исключением случаев, когда значение БЭМЗ не указано. В таких случаях категорию взрывоопасности определяют по химическому сходству соединений.

4.3 Концентрационные пределы распространения пламени

Метод определения концентрационных пределов распространения пламени по [ГОСТ 12.1.044](#).

Значения концентрационных пределов распространения пламени приведены в таблице 1 (в графе нижних пределов - меньшие из известных, а в графе верхних пределов - большие из известных).

Если температура воспламенения высокая, то соединение не образует горючую паровоздушную смесь при нормальной температуре окружающей среды. Для таких соединений в настоящем стандарте приведены концентрационные пределы распространения пламени, определенные при достаточно высокой температуре, чтобы пар образовал горючую смесь с воздухом.

4.4 Температура вспышки

Метод определения температуры вспышки - по [ГОСТ 12.1.044](#).

Значения температуры вспышки, приведенные в настоящем стандарте, получены измерением в «закрытом тигле».

Символ < означает, что температура вспышки меньше указанного значения (в градусах Цельсия).

4.5 Группа взрывоопасных смесей

Метод определения группы взрывоопасных смесей - по [ГОСТ Р 51330.5](#).

Температурный класс электрооборудования - по [ГОСТ Р 51330.0](#)

4.6 Минимальный ток воспламенения

Для определения минимального тока воспламенения применяют устройство, указанное в [ГОСТ Р 51330.4](#).

Минимальный ток воспламенения определяют в цепи постоянного тока с напряжением 24 В, индуктивностью 95 мГн с использованием унифицированного искробразующего механизма - по [ГОСТ Р 51330.4](#).

Минимальные токи воспламенения некоторых химических соединений приведены в таблице 2.

Таблица 2 - Минимальные токи воспламенения

Номер газа или пара (по таблице 1)	Газ или пар	Значение минимального тока воспламенения, мА
7	Ацетилен	24
27	1,3-Бутадиен	65
28	Бутан	80
52	Углерод оксид насыщенный при 18 °С	90
107	Диэтиловый эфир	75
136	Этан	70
138	Этанол	75
151	Этен (этилен)	45
153	Этиленоксид	40
168	Гептан (смесь изомеров)	75
172	Гексан (смесь изомеров)	75
175	Водород	21
183	Метан (рудничный газ)	85
185	Метанол	70
239	Пентан (смесь изомеров)	73
248	Пропан	70

4.7 Температура самовоспламенения

Метод определения температуры самовоспламенения, в соответствии с которой устанавливается группа взрывоопасной смеси, - по [ГОСТ Р 51330.5](#).

Значения температур самовоспламенения для химических соединений приведены в таблице 1.

Для химических соединений, не включенных в таблицу 1, должны использоваться значения, полученные для этих химических соединений на стандартном устройстве, указанном в [ГОСТ Р 51330.5](#).

Примечание - Описание устройства, принятого в качестве стандартного, и значения температур самовоспламенения для некоторых химических соединений приведены в [ГОСТ Р 51330.5](#).

5 Данные по отдельным газам и парам

5.1 Коксовый газ [73]*

Коксовый газ - смесь водорода, окиси (оксида) углерода и метана. Если значение БЭМЗ многокомпонентной смеси, содержащей в качестве горючих компонентов водород, окись (оксид) углерода и метан, составляет более 0,5 мм, должно применяться взрывозащитное электрооборудование группы ПВ; если значение БЭМЗ равно или менее 0,5 мм, должно применяться электрооборудование группы ПС - по [ГОСТ Р 51330.11](#).

* Здесь и далее в квадратных скобках приводится порядковый номер газа или пара согласно таблице 1.

Примечание - Если содержание горючих компонентов в коксовом газе не определено, рекомендуется использовать электрооборудование группы ПС по [ГОСТ Р 51330.11](#)

5.2 Этилнитрит [159]

Температура самовоспламенения этилнитрита составляет 95 °С; при более высокой температуре газ подвергается взрывному разложению.

Примечание - Этилнитрит не следует путать с его изомером - нитроэтаном.

5.3 Ацетилен [7]

Значение БЭМЗ для ацетилена при отсутствии сажи во внутренней взрывной камере равно 0,37 мм. При взрыве во внутренней взрывной камере обогащенной смеси ацетилена с воздухом при наличии сажи воспламенение может передаваться через более узкий зазор. Для ацетилена должно применяться электрооборудование группы ПС - по [ГОСТ Р 51330.11](#).

5.4 Сероуглерод [51]

Значение БЭМЗ для сероуглерода зависит от объема внутренней взрывной камеры. Если определение БЭМЗ проводят во взрывной камере объемом 20 см³ его значение равно 0,34 мм, если определение БЭМЗ проводят во взрывной камере объемом 8000 см³ его значение равно 0,20 мм. Для сероуглерода должно применяться электрооборудование группы ПС - по [ГОСТ Р 51330.11](#).

5.5 Углерод оксид насыщенный при 18 °С [52]

Наименьшее значение БЭМЗ (0,65 мм) для окиси (оксида) углерода получено при нормальной температуре в смеси с насыщенным влагой воздухом при молярном отношении окиси углерода и воды около 7. При этих условиях в присутствии окиси углерода должно применяться электрооборудование группы ПВ - по [ГОСТ Р 51330.11](#). Присутствие малых количеств углеводородов в смеси окиси углерода с воздухом снижает значение БЭМЗ. Для этих условий должно применяться электрооборудование группы ПВ - по [ГОСТ Р 51330.11](#).

5.6 Метан [184]

Промышленный метан, например природный газ, относится к категории взрывоопасности ПА - по [ГОСТ Р 51330.11](#), если он не содержит более 15 % водорода.

ПРИЛОЖЕНИЕ А (справочное)

Библиография

[1] NIFEX: База данных по пожаровзрывоопасности веществ и материалов. Москва, 1999 г.

СОДЕРЖАНИЕ

- [1 Область применения](#)
- [2 Нормативные ссылки](#)
- [3 Общие положения](#)
- [4 Определение характеристик взрывоопасных смесей](#)
- [5 Данные по отдельным газам и парам](#)
- [Приложение А Библиография](#)