



**Polski Komitet
Normalizacyjny**

POPRAWKA do POLSKIEJ NORMY

ICS 13.320; 17.060; 29.260.20

PN-EN 61779-1:2004/Ap1

sierpień 2005

Dotyczy

PN-EN 61779-1:2004

Elektryczne przyrządy do wykrywania i pomiaru gazów palnych

Część 1: Wymagania ogólne i metody badań

nr ref. PN-EN 61779-1:2004/Ap1:2005

Przedmowa

Niniejsza poprawka została opracowana przez KT nr 64 ds. Urządzeń Elektrycznych w Przestrzeniach Zagrożonych Wybuchem i zatwierdzona przez Prezesa PKN dnia 13 czerwca 2005 r.

Poprawka dotyczy błędów popełnionych w trakcie opracowania PN-EN 61779-1 w tablicy A.1.

Treść poprawki

W załączniku A dotychczasową tablicę A.1 zastępuje się następującą nową tablicą A.1:

Tablica A.1 – Dane palności

Lp.	Gaz lub para	Wzór	Rho	Tz	Granice palności				Tsz	MESG	Klasa temperaturowa	Grupa
					Dolna	Górna	Dolna	Górna				
			ρ	°C	mg/l				°C	mm		
					Procent objętościowy							
1	Aldehyd octowy	CH_3CHO	1,52	-38	4,00	60,00	74	1108	204	0,92	T3	IIA
2	Kwas octowy	CH_3COOH	2,07	40	4,00	17,0	100	428	464	1,78	T1	IIA
3	Bezwodnik octowy	$(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O}$	3,52	49	2,00	10,0	85	428	334	1,23	T2	IIA
4	Aceton	$(\text{CH}_3)_2\text{CO}$	2,00	<-20	2,50	13,0	80	316	535	1,01	T1	IIA
5	Acetonitryl	CH_3CN	1,42	2	3,00	16,0	51	275	523	1,50	T1	IIA
6	Chlorek acetylu	CH_3COCl	2,70	-4	5,00	19,0	157	620	390		T2	(IIA)
7	Acetylen (patrz 4.3)	$\text{CH}=\text{CH}$	0,90		2,30	100,0	24	1092	305	0,37	T2	IIC
8	Fluorek acetylu	CH_3COF	2,14	<-17	5,60	19,9	142	505	434	1,54	T2	IIA
9	Aldehyd akrylowy	$\text{CH}_2=\text{CHCHO}$	1,93	-18	2,85	31,8	65	728	217	0,72	T3	IIB
10	Kwas akrylowy	$\text{CH}_2=\text{CHCOOH}$	2,48	56	2,90		85		406	0,86	T2	IIB
11	Akrylonitryl	$\text{CH}_2=\text{CHCN}$	1,83	-5	2,80	28,0	64	620	480	0,87	T1	IIB
12	Chlorek akroleiny	CH_2CHCOCl	3,12	-8	2,68	18,0	220	662	463	1,06	T1	IIA
13	Octan alilowy	$\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{OOCCH}_3$	3,45	13	1,70	9,3	69	3 800	348	0,96	T2	IIA
14	Alkohol alilowy	$\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}$	2,00	21	2,50	18,0	61	438	378	0,84	T2	IIB
15	Chlorek alilowy	$\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{Cl}$	2,64	-32	2,90	11,2	92	357	390	1,17	T2	IIA
16	Eter alilo-2-3-epoksypropylowy	$\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{-O-}\left[\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{O}\right]$	3,94	45					249	0,70	T3	IIB
17	2-Aminoetanol	$\text{NH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	2,10	86					410		T2	IIA

Tablica A.1 – Dane palności (ciąg dalszy)

Lp.	Gaz lub para	Wzór	Rho	Tz	Granice palności				Tsz	MESG	Klasa temperaturowa	Grupa
					Dolna	Górna	Dolna	Górna				
			ρ	°C	Procent objętościowy		mg/l		°C	mm		
18	Amoniak	NH ₃	0,59		15,0	33,6	107	240	630	3,18	T1	IIA
19	Amfetamina (INN)	C ₆ H ₅ CH ₂ CH(NH ₂)CH ₃	4,67	<100								IIA
20	Anilina	C ₆ H ₅ NH ₂	3,22	75	1,20	11,0	47	425	630		T1	IIA
21	Cyklopentylamina	CH ₂ (CH ₂) ₅ NH	3,41	23					279	1,00	T3	IIA
22	Aldehyd benzo- esowy	C ₆ H ₅ CHO	3,66	64	1,40		62		192		T4	IIA
23	Benzen	C ₆ H ₆	2,70	-11	1,20	8,6	39	280	560	0,99	T1	IIA
24	1-Bromobutan	CH ₃ (CH ₂) ₂ CH ₂ Br	4,72	13	2,50	6,6	143	380	265		T3	IIA
25	2-Bromo-1,1- dwuetoksyetan	(CH ₃ CH ₂ O) ₂ CHCH ₂ Br	7,34	57					175	1,00	T4	IIA
26	Bromoetan	CH ₃ CH ₂ Br	3,75	<-20	6,70	11,3	306	517	511		T1	IIA
27	1-3-Butadien	CH ₂ =CHCH=CH ₂	1,87	-85 gaz	1,40	16,3	31	365	430	0,79	T2	IIB
28	Butan	C ₄ H ₁₀	2,05	-80 gaz	1,40	9,3	33	225	372	0,96	T2	IIA
29	Izobutan	(CH ₃) ₂ CHCH ₃	2,00	gaz	1,3	9,8	31	236	460	0,95	T1	IIA
30	Butan-1-ol	CH ₃ (CH ₂) ₂ CH ₂ OH	2,55	29	1,70	12,0	52	372	359	0,94	T2	IIa
31	Butanon	CH ₃ CH ₂ COCH ₃	2,48	-9	1,80	10,0	50	302	404	0,84	T2	IIB
32	1-Buten	CH ₂ =CHCH ₂ CH ₃	1,95	-80 gaz	1,60	10,0	38	235	440	0,94	T2	IIA
33	2-Buten (izomer niestaty)	CH ₃ CH=CHCH ₃	1,94	gaz	1,60	10,0	40	228	325	0,89	T2	IIB
34	Bul-3-en-3-olide	CH ₂ =CCHO(O)O	2,90	33					282	0,84	T3	IIB

Tablica A.1 – Dane palności (ciąg dalszy)

Lp.	Gaz lub para	Wzór	Rho	Tz	Granice palności				Tsz	MESG	Klasa temperaturowa	Grupa
					Dolna	Górna	Dolna	Górna				
			ρ	°C	Procent objętościowy		mg/l		°C	mm		
35	2-(2-Butoksyetoksy) etanol	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	5,59	78					225	1,11	T3	IIA
36	Octan butylu	$\text{CH}_3\text{COOCH}_2(\text{CH}_2)_2\text{CH}_3$	4,01	22	1,3	7,5	64	390	370	1,04	T2	IIA
37	Akrylan n-Butylu	$\text{CH}_2=\text{CHCOOC}_4\text{H}_9$	4,41	38	1,2	8,0	63	425	268	0,88	T3	IIB
38	Butyloamina	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{CH}_2\text{Br}$	2,52	-12	1,7	9,8	49	286	312	0,92	T2	IIA
39	Izobutyloamina	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{NH}_2$	2,52	-20	1,47	10,8	44	330	374	1,15	T2	IIA
40	Eter butylo 2,3 epoksypropylu	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{OCH}_2\text{CHCH}_2\text{O}$	4,48	44					262	0,78	T3	IIB
41	Glikolan butylu	$\text{HOCH}_2\text{COOC}_4\text{H}_9$	4,45	61						0,88		IIB
42	Isomaślan izobutylo	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCOOCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	4,93	34	0,80		47		424	1,00	T2	IIA
43	Metakrylan butylu	$\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{COO}(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$	4,90	53	1,00	6,8	58	395	289	0,95	T3	IIA
44	Eter tert butylometylowy	$\text{CH}_3\text{OC}(\text{CH}_3)_2$	3,03	-27	1,50	8,4	54	310	385	1,00	T2	IIA
45	Propionian n-butylu	$\text{C}_2\text{H}_5\text{COOC}_4\text{H}_9$	4,48	40	1,10	7,7	58	409	389	0,93	T2	IIA
46	Etyloacetylen	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}=\text{CH}$								0,71		IIB
47	Aldehyd masłowy	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$	2,48	-16	1,80	12,5	54	378	191	0,92	T4	IIA
48	Aldehyd izomasłowy	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCHO}$	2,48	-22	1,6	11,0	47	320	176	0,92	T4	IIA
49	Kwas izomasłowy	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCOOH}$	3,03	58					460	1,02	T2	IIA

Tablica A.1 – Dane palności (ciąg dalszy)

Lp.	Gaz lub para	Wzór	Rho	Tz	Granice palności				Tsz	MESG	Klasa temperaturowa	Grupa
					Dolna	Górna	Dolna	Górna				
			ρ	°C	Procent objętościowy		mg/l		°C	mm		
50	Fluorek butyrylu	C_3H_7COF	3,10	<-14	2,60		95		440	1,14	T1	IIA
51	Dwusiarczek węgla (patrz 4.4)	CS_2	2,64	-30	0,60	60,0	19	1 900	95	0,20 0,34	T6	IIC
52	Tlenek węgla (nasycony w 18 °C) (patrz 4.5)	CO	0,97		10,90	74,0	126	870	805	0,84	T1	IIB
53	Tlenosiarczek węgla	COS	2,07		6,5	28,5	180	700	209	1,35	T3	IIA
54	Chlorobenzen	C_6H_5Cl	3,88	28	1,40	11,0	66	520	637		T1	IIA
55	1-Chlorobutan	$CH_3(CH_2)_2CH_2Br$	3,20	-12	1,80	10,0	69	386	250	1,06	T3	IIA
56	2-Chlorobutan	$CH_3CHClC_2H_5$	3,19	<-18	2,20	8,8	82	339	368	1,16	T2	IIA
57	1-Chloro-2,3-epoksypropan	OCH_2CHCH_2Cl	3,30	28	2,30	34,4	86	1 325	385	0,74	T2	IIB
58	Chloroetan	CH_3CH_2Cl	2,22		3,60	15,4	95	413	510		T1	IIA
59	2-Chloroetanol	CH_2ClCH_2OH	2,78	55	5,00	16,0	160	540	425		T2	IIA
60	Chloroetylen	$CH_2=CHCl$	2,15	-78 gaz	3,60	33,0	94	610	415	0,96	T2	IIA
61	Chlorometan	CH_3Cl	1,78	-24 gaz	7,60	19,0	160	410	625	1,00	T1	IIA
62	Eter chlorometylo-metylowy	CH_3OCH_2Cl	2,78	-8								IIA
63	1-Chloro-2-metylopropan	$(CH_3)_2CHCH_2Cl$	3,19	<-14	2,00	8,6	75	340	416	1,25	T2	IIA

Tablica A.1 – Dane palności (ciąg dalszy)

Lp.	Gaz lub para	Wzór	Rho	Tz	Granice palności				Tsz	MESG	Klasa temperaturowa	Grupa
					Dolna	Górna	Dolna	Górna				
			ρ	°C	Procent objętościowy	mg/l		°C	mm			
64	2-Chloro-2-metylopropan	$(CH_3)_2CCl$	3,19	<-18				541	1,40	T1	IIA	
65	3-Chloro-2-metylo-1-propen	$CH_2=C(CH_3)CH_2Cl$	3,12	-16	2,10		77	478	1,16	T1	IIA	
66	5-Chloropentan-2-on	$CH_3CO(CH_2)_3Cl$	4,16	61	2,00		98	440	1,10	T2	IIA	
67	1-Chloropropan	$CH_3CH_2CH_2Cl$	2,70	-32	2,40	11,1	78	520		T1	IIA	
68	2-Chloropropan	$(CH_3)_2CHCl$	2,70	<-20	2,80	10,7	92	590	1,23	T1	IIA	
69	Chlorotrifluoroetylen	$CF_2=CFCl$	4,01	gaz	4,6	84,3	220	607	1,50	T1	IIA	
70	Eter 1chloro-2,2,2-trifluoroetylo-metylowy	$CF_3CHClOCH_3$	5,12	4	8,00		484	430	2,80	T2	IIA	
71	α -Chlorotoluen	$C_6H_5CH_2Cl$	4,36	60	1,20		63	585		T1	IIA	
72	Nafta węglowa							272		T3	IIA	
73	Gaz koksowniczy (patrz 4.1)											
74	Krezol (izomery mieszane)	$CH_3C_6H_4OH$	3,73	81	1,10		50	555		T1	IIA	
75	Aldehyd krotonowy	$CH_3CH=CHCHO$	2,41	13	2,10	16,0	82	280	0,81	T3	IIB	
76	Kumen	$C_6H_5CH(CH_3)_2$	4,13	31	0,80	6,5	40	424	1,05	T2	IIA	
77	Cyklobutan	$CH_2(CH_2)_2CH_2$	1,93		1,80		42				IIA	
78	Cykloheptan	$CH_2(CH_2)_5CH_2$	3,39	<10	1,10	6,7	44	275			IIA	

Tablica A.1 – Dane palności (ciąg dalszy)

Lp.	Gaz lub para	Wzór	Rho	Tz	Granice palności				Tsz	MESG	Klasa temperaturowa	Grupa
					Dolna	Górna	Dolna	Górna				
			ρ	°C	Procent objętościowy	mg/l		°C	mm			
79	Cykloheksan	$\text{CH}_2(\text{CH}_2)_4\text{CH}_2$	2,90	-18	1,20	8,3	40	290	259	0,94	T3	IIA
80	Cykloheksanol	$\text{CH}_2(\text{CH}_2)_4\text{CHOH}$	3,45	61	1,20	11,1	50	460	300		T3	IIA
81	Cykloheksanon	$\text{CH}_2(\text{CH}_2)_4\text{CO}$	3,38	43	1,00	9,4	42	386	419	0,98	T2	IIA
82	Cykloheksen	$\text{CH}_2(\text{CH}_2)_3\text{CH}=\text{CH}$	2,83	-17	1,20		41		244		T3	IIA
83	Cykloheksyloamina	$\text{CH}_2(\text{CH}_2)_4\text{CHNH}_2$	3,42	32	1,60	9,4	63	372	293		T3	IIA
84	Cyklo-1-3-pentadien	$\text{CH}_2\text{CHCHCHCH}$	2,30	-50					485	0,99	T1	IIA
85	Cyklopentan	$\text{CH}_2(\text{CH}_2)_3\text{CH}_2$	2,40	-37	1,4		41		320	1,01	T2	IIA
86	Cyklohepten	$\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}$	2,30	<-22	1,48		41		309	0,96	T2	IIA
87	Cyklopropan	$\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2$	1,45		2,40	10,4	42	183	498	0,91	T1	IIA
88	Keton cyklopropylometrylowy	$\text{CH}_3\text{COCHCH}_2\text{CH}_2$	2,90	15	1,70		58		452	0,97	T1	IIA
89	p-Cymen	$\text{CH}_3\text{CH}_6\text{H}_4\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	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-Metakrylan dodekfluoroheptylowy	$\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{COOCH}_2(\text{CF}_2)_6\text{H}$	9,93	49	1,60		185		390	1,46	T2	IIA

Tablica A.1 – Dane palności (ciąg dalszy)

Lp.	Gaz lub para	Wzór	Rho	Tz	Granice palności				Tsz	MESG	Klasa temperaturowa	Grupa
					Dolna	Górna	Dolna	Górna				
			ρ	°C	mg/l				°C	mm		
91	Dekalina	<chem>CH2(CH2)3CHCH(CH2)3CH2</chem>	4,76	54	0,70	4,9	40	284	288		T3	IIA
92	Dekan (izomery mieszane)	<chem>C10H22</chem>	4,90	46	0,70	5,6	41	433	201	1,05	T3	IIA
93	Eter butylowy	<chem>(CH3(CH2)3)2O</chem>	4,48	25	0,90	8,5	48	460	198	0,68	T4	IIB
94	Nadtlenek tertbutylowy	<chem>(CH3)3COOC(CH3)3</chem>	5,0	18					170	0,84	T4	IIB
95	Dichlorobenzeny (izomery niestate)	<chem>C6H4Cl2</chem>	5,07	86	2,20	9,2	134	564	648		T1	IIA
96	3,4-Dichloro-1-buten	<chem>CH2=CHCHClCH2Cl</chem>	4,31	31	1,30	7,2	66	368	469	1,38	T1	IIA
97	1,3-Dichloro-2-buten	<chem>CH3CCl=CHCH2Cl</chem>	4,31	27					469	1,31	T1	IIA
98	Dichlorodietylsilan	<chem>(C2H5)2SiCl2</chem>		24	3,40		223			0,45		IIC
99	1,1-Dwuchloroetan	<chem>CH3CHCl2</chem>	3,42	-10	5,60	16,0	230	660	440		T2	IIA
100	1,2-Dwuchloroetan	<chem>CH2ClCH2Cl</chem>	3,42	13	6,20	16,0	255	654	438	1,82	T2	IIA
101	Dwuchloroetylen	<chem>ClCH=CHCl</chem>	3,55	-10	9,70	12,8	391	516	440	3,91	T2	IIA
102	1,2-Dwuchloropropan	<chem>CH3CHClCH2Cl</chem>	3,90	15	3,40	14,5	160	682	557		T1	IIA
103	Dicyklopentadien (techniczny)	<chem>C10H12</chem>	4,55	36	0,80		43		455	0,91	T1	IIA
104	1,2-Dietoksyetan	<chem>C2H5O(CH2)2OC2H5</chem>	4,07	16					170	0,81	T4	IIB
105	Dietyloamina	<chem>(C2H5)2NH</chem>	2,53	-23	1,70	10,0	50	306	312		T2	IIA
106	Dietylowęglan	<chem>(CH3CH2O)2CO</chem>	4,07	24	1,4	11,7	69	570	450	0,83	T2	IIB

Tablica A.1 – Dane palności (ciąg dalszy)

Lp.	Gaz lub para	Wzór	Rho	Tz	Granice palności				Tsz	MESG	Klasa temperaturowa	Grupa
					Dolna	Górna	Dolna	Górna				
			ρ	°C	mg/l				°C	mm		
107	Eter etylowy	$(\text{CH}_3\text{CH}_2)_2\text{O}$	2,55	-45	1,70	36,0	60	1 118	160	0,87	T4	IIB
108	Bezwodnik dwuetylowy	$(\text{COOCH}_2\text{CH}_3)_2$	5,04	76						0,90		IIA
109	Dietylosiarczan	$(\text{CH}_3\text{CH}_2)_2\text{SO}_4$	5,31	104					360	1,11	T2	IIA
110	1,1-Difluoroetylen	$\text{CH}_2=\text{CF}_2$	2,21		3,90	25,1	102	665	380	1,10	T2	IIA
111	Eter diheksylowy	$(\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5)_2\text{O}$	6,43	75					187		T4	IIA
112	Diizobutyloamina	$((\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2)_2\text{NH}$	4,45	26	0,80	3,6	42	190	256	1,12	T3	IIA
113	Diizobutylometanol	$((\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2)_2\text{CHOH}$	4,97	75	0,70	6,1	42	370	290	0,93	T3	IIA
114	Eter diizopentylowy	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}(\text{CH}_2)_2\text{O}(\text{CH}_2)_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	5,45	44	1,27		104		185	0,92	T4	IIA
115	Diizopropylamina	$((\text{CH}_3)_2\text{CH})_2\text{NH}$	3,48	-20	1,20	8,3	49	260	285	1,02	T3	IIA
116	Eter diizopropylowy	$((\text{CH}_3)_2\text{CH})_2\text{O}$	3,52	-28	1,00	21,0	45	900	405	0,94	T2	IIA
117	Dimetyloamina	$(\text{CH}_3)_2\text{NH}$	1,55	-18 gaz	2,80	14,4	53	272	400	1,15	T2	IIA
118	1,2-Dimetylometan	$\text{CH}_3\text{O}(\text{CH}_2)_2\text{OCH}_3$	3,10	-6	1,6	10,4	60	390	197	0,72	T4	IIB
119	Dimetoksymetan	$\text{CH}_2(\text{OCH}_3)_2$	2,60	-21	3,00	16,9	93	535	247	0,88	T3	IIB
120	2-Dimetyloaminoetanol	$(\text{CH}_3)_2\text{NC}_2\text{H}_4\text{OH}$	3,03	39					220		T3	IIA
121	3-(Dimetyloamino)propionitryl	$(\text{CH}_3)_2\text{NHCH}_2\text{CH}_2\text{CN}$	3,38	50	1,57		62		317	1,14	T2	IIA
122	Eter dimetylowy	$(\text{CH}_3)_2\text{O}$	1,59	-42 gaz	2,70	32,0	51	610	240	0,84	T3	IIB
123	N,N-Dimetyloformamid	$\text{HCON}(\text{CH}_3)_2$	2,51	58	1,80	16,0	55	500	440	1,08	T2	IIA

Tablica A.1 – Dane palności (ciąg dalszy)

Lp.	Gaz lub para	Wzór	Rho	Tz	Granice palności				Tsz	MESG	Klasa temperaturowa	Grupa
					Dolna	Górna	Dolna	Górna				
			ρ	°C	mg/l				°C	mm		
124	3,4-Dimetyloheksan	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$	3,87	2	0,80	8,5	38	310	305		T2	IIA
125	N,N-Dimetylohydrazyna	$(\text{CH}_3)_2\text{NNH}_2$	2,07	-18	2,4	20	60	490	240	0,85		IIB
126	1,4-Dimetylopiperazyna	$\text{NH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2$	3,93	9					199	1,00	T4	IIA
127	N,N-Dimetylopropano-1,3-diamina	$(\text{CH}_3)_2\text{N}(\text{CH}_2)_3\text{NH}_2$	3,52	26	1,20		50		219	0,95	T3	IIA
128	Siaraczan (II) dimetylu	$(\text{CH}_3\text{O})_2\text{SO}_2$	4,34	39					449	1,00	T2	IIA
129	1,4-Dioksan	$\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2$	3,03	11	1,90	22,5	74	813	379	0,70	T2	IIB
130	1,3-Dioksen	$\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2$	2,55	-5	2,3	30,5	70	935	245		T3	IIB
131	Dipenten, surowy	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}$	4,66	42	0,75	6,1	43	348	255	1,18	T3	IIA
132	Eter dipentylowy	$(\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4)_2\text{O}$	5,45	57					171		T4	
133	Dipropyloamina	$(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{NH}$	3,48	4	1,60	9,1	66	376	280	0,95	T3	IIA
134	Eter dipropylowy	$(\text{C}_3\text{H}_7)_2\text{O}$	3,53	<-5					215		T3	IIB
135	1,2-Epoksypropen	$\text{CH}_3\text{CHCH}_2\text{O}$	2,00	-37	1,90	37,0	49	901	430	0,70	T2	IIB
136	Etan	CH_3CH_3	1,04		2,50	15,5	31	194	515	0,91	T1	IIA
137	Etanotion	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{SH}$	2,11	<-20	2,80	18,0	73	466	295	0,90	T3	IIB
138	Etanol	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	1,59	12	3,1	19,0	59	359	363	0,91	T2	IIA
139	2-Etoksybutanol	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	3,10	40	1,80	15,7	68	593	235	0,84	T3	IIB
140	2-Etoksyetylooctan	$\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_3$	4,72	47	1,20	12,7	65	642	380	0,97	T2	IIA

Tablica A.1 – Dane palności (ciąg dalszy)

L.p.	Gaz lub para	Wzór	Rho	Tz	Granice palności				Tsz	MESG	Klasa temperaturowa	Grupa
					Dolna	Górna	Dolna	Górna				
			ρ	°C	Procent objętościowy	mg/l		°C	mm			
141	2, 2-Dietoksyetanol	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	4,62	94				190	0,94	T4	IIA	
142	Octan etylu	$\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3$	3,04	-4	2,20	11,0	81	406	0,99	T1	IIA	
143	Octan etylu acetylowy	$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{COOCH}_2\text{CH}_3$	4,50	65	1,00	9,5	54	519	0,96	T2	IIA	
144	Akrylan etylu	$\text{CH}_2=\text{CHCOOCH}_2\text{CH}_3$	3,45	9	1,40	14,0	59	588	0,86	T2	IIB	
145	Etyloamina	$\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$	1,50	<-20	2,68	14,0	49	260	1,20	T2	IIA	
146	Etylobenzen	$\text{CH}_2\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_5$	3,66	23	1,00	7,8	44	340		T2	IIA	
147	Masłian etylu	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$	4,00	21	1,40		66		0,92	T2		
148	Etylocyklobutan	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_2)_2\text{CH}_2$	290	<-16	1,20	7,7	42	272		T3	IIA	
149	Etylocykloheksan	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_2)_4\text{CH}_2$	3,87	<24	0,90	6,6	42	310		T3	IIA	
150	Etylocyklopentan	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_2)_3\text{CH}_2$	3,40	<5	1,05	6,8	42	280		T3	IIA	
151	Etylen	$\text{CH}_2=\text{CH}_2$	0,97		2,3	36,0	26	423	0,65	T2	IIB	
152	Etylenodiamina	$\text{NH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$	2,07	34	2,7	16,5	64	396	1,18	T2	IIA	
153	Tlenek etylu	$\text{CH}_2\text{CH}_2\text{O}$	1,52	<-18	2,60	100,0	47	1 848	0,59	T2	IIB	
154	Mrówczan etylu	$\text{HCOOCH}_2\text{CH}_3$	2,65	-20	2,70	16,5	87	497	0,91	T2	IIA	
155	Octan 2-etyloheksylowy	$\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{C}_4\text{H}_9$	5,94	44	0,75	6,2	53	439	0,88	T2	IIB	
156	Izomaślan etylu	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCOOC}_2\text{H}_5$	4,00	10	1,60		75		0,86	T2	IIA	
157	Metakrylan etylu	$\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{COOCH}_2\text{CH}_3$	3,90	(20)	1,50		70		1,01		IIA	
158	Eter etylometylowy	$\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_3$	2,10		2,00	10,1	50	255		T4	IIB	

Tablica A.1 – Dane palności (ciąg dalszy)

Lp.	Gaz lub para	Wzór	Rho	Tz	Granice palności				Tsz	MESG	Klasa temperaturowa	Grupa
					Dolna	Górna	Dolna	Górna				
				°C	Procent objętościowy	mg/l	mg/l	°C	mm			
159	Azotyn etylu (patrz 4.2)	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{ONO}$	2,60	-35	3,00	50,0	94	1 555	95	0,96	T6	IIA
160	0-Etyl fosfordichlorotriinaten	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OPSCl}_2$	7,27	75					234	1,20	T3	IIA
161	Etylopropyloakroleina (izomer niestabilny)	$\text{C}_8\text{H}_{14}\text{O}$	4,34	40					184	0,86	T4	IIB
162	Formaldehyd	HCHO	1,03		7,00	73,0	88	920	424	0,57	T2	IIB
163	Kwas mrówkowy	HCOOH	1,60	42	10,0	57,0	190	1 049	520	1,86	T1	IIA
164	2-Furaldehyd	$\text{OCH}=\text{CHCH}=\text{CHCHO}$	3,30	60	2,10	19,3	85	768	316	0,88	T2	IIB
165	Furan	$\text{CH}=\text{CHCH}=\text{CHO}$	2,30	<-20	2,30	14,3	66	408	390	0,68	T2	IIB
166	Alkohol furfurylowy	$\text{OC}(\text{CH}_2\text{OH})\text{CHCHCH}$	3,38	61	1,8	16,3	70	670	370	0,8	T2	IIB
167	1,2,3-Trimetylobenzen	$\text{CHCHCHC}(\text{CH}_3)\text{C}(\text{CH}_3)\text{C}(\text{CH}_3)$	4,15	51	0,80	7,0			470		T1	IIA
168	Heptan (mieszanka izomerów)	C_7H_{16}	3,46	-4	1,10	6,7	46	281	215	0,91	T3	IIA
169	Heptan-1-ol	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{CH}_2\text{OH}$	4,03	60					275	0,94		IIA
170	Heptan-2-on	$\text{CH}_3\text{CO}(\text{CH}_2)_4\text{CH}_3$	3,94	39	1,10	7,9	52	378	533		T1	IIA
171	2-Hepten	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$	3,40	<0					263	0,97	T3	IIA
172	Heksan (izomery mieszane)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{CH}_3$	2,97	-21	1,00	8,4	35	290	233	0,93	T3	IIA
173	Heksan-1-ol	$\text{C}_6\text{H}_{13}\text{OH}$	3,50	63	1,20		51		293	0,98	T3	IIA
174	Heksan-2-on	$\text{CH}_3\text{CO}(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$	3,46	23	1,20	8,0	50	336	533		T1	IIA

Tablica A.1 – Dane palności (ciąg dalszy)

Lp.	Gaz lub para	Wzór	Rho	Tz	Granice palności				Tsz	MESG	Klasa temperaturowa	Grupa
					Dolna	Górna	Dolna	Górna				
			ρ	°C	mg/l				°C	mm		
175	Wodór	H ₂	0,07		4,00	77,0	3,4	63	560	0,28	T1	IIC
176	Cyjanowodór	HCN	0,90	<-20	5,40	46,0	60	520	538	0,80	T1	IIB
177	Siarkowodór	H ₂ S	1,19		4,00	45,5	57	650	270	0,89	T3	IIB
178	4-Hydroksy-4-metylopentan-2-on	CH ₃ COCH ₂ C(CH ₃) ₂ OH	4,00	58	1,80	6,9	88	336	680		T1	IIA
179	Nafta			38	0,70	5,0			210		T3	IIA
180	1,3,5-Trimetylobenzen	CHC(CH ₃)CHC(CH ₃)CHC(CH ₃)	4,15	44	0,8	7,3	40	365	499	0,98	T1	IIA
181	Aldehyd mrówkowy	(C ₂ H ₄ O) ₄	6,10	36								IIA
182	Chlorek metakrylu	CH ₂ CCH ₃ COCl	3,60	17	2,50		108		510	0,94	T1	IIA
183	Metan (gaz kopalniany)	CH ₄	0,55		4,40	17,0	29	113	537	1,14	T1	I
184	Metan (patrz 4.6)	CH ₄			4,40	17,0	29	113	537		T1	IIA
185	Metanol	CH ₃ OH	1,11	11	5,50	38,0	73	484	386	0,92	T2	IIA
186	Merkaptan metylo-	CH ₃ SH	1,60		4,1	21,0	80	420	340	1,15	T2	IIA
187	2-Metoksyetanol	CH ₃ OCH ₂ CH ₂ OH	2,63	39	2,40	20,6	76	650	285	0,85	T3	IIB
188	Octan metylu	CH ₃ COOCH ₃	2,56	-10	3,20	16,0	99	475	502		T1	IIA
189	Metyloacetylooctan	CH ₃ COOCH ₂ COCH ₃	4,00	62	1,30	14,2	62	685	280	0,85	T3	IIB
190	Akrylan metylu	CH ₂ =CHCOOCH ₃	3,00	-3	2,40	25,0	85	903	415	0,85	T2	IIB
191	Metyloamina	CH ₃ NH ₂	1,00	-18 gaz	4,20	20,7	55	270	430		T2	IIA

Tablica A.1 – Dane palności (ciąg dalszy)

Lp.	Gaz lub para	Wzór	Rho	Tz	Granice palności				Tsz	MESG	Klasa temperaturowa	Grupa
					Dolna	Górna	Dolna	Górna				
			ρ	°C	Procent objętościowy	mg/l	mg/l	°C	mm			
192	2-Metylobutan	$(CH_3)_2CHCH_2CH_3$	2,50	<-51	1,30	8,0	38	242	0,98	T2	IIA	
193	2-Metylobutan-2-ol	$CH_3CH_2C(OH)(CH_3)_2$	3,03	16	1,40	10,2	50	374	1,10	T2	IIA	
194	3-Metylobutan-1-ol	$(CH_3)_2CH(CH_2)_2OH$	3,03	42	1,30	10,5	47	385	1,06	T2	IIA	
195	2-Metylo-2-buten	$(CH_3)_2C=CHCH_3$	2,40	-53	1,30	6,6	37	189	0,96	T3	IIA	
196	Metylochloromrówczan	CH_3OOC	3,30	10	7,5	26	293	1 020	1,20	T1	IIA	
197	Metylocyklobutan	$CH_3CH_2CH_2CH_2$									IIA	
198	Metylocykloheksan	$CH_3CH(CH_2)_4CH_2$	3,38	-4	1,16	6,7	47	275		T3	IIA	
199	Metylocykloheksanol	$CH_3C_3H_7OH$	3,93	68						T3	IIA	
200	Metylocyklopentadieny (izomer niestaty)	C_6H_6	2,76	<-18	1,30	7,6	43	249	0,92	T2	IIA	
201	Metylocyklopentan	$CH_3CH(CH_2)_3CH_2$	2,90	<-10	1,00	8,4	35	296		T3	IIA	
202	Metylenocyklobutan	$C(=CH_2)CH_2CH_2CH_2$	2,35	<0	1,25	8,6	35	239	0,76	T2	IIB	
203	4-Metylenotetrahydropyran	$OCH_2CH_2C(=CH_2)CH_2CH_2$	3,78	2	1,60		60		0,89	T3	IIB	
204	2-Metylo-1-buten-3-yn	$HC=CC(CH_3)CH_2$	2,28	-54	1,40		38		0,78	T3	IIB	
205	Mrówczan metylowy	$HCOOCH_3$	2,07	-20	5,00	23,0	125	580		T2	IIA	
206	2-Metylofuran	$OC(CH_3)CHCHCH$	2,83	<-16	1,40	9,7	47	325	0,95	T2	IIA	

Tablica A.1 – Dane palności (ciąg dalszy)

Lp.	Gaz lub para	Wzór	Rho	Tz	Granice palności				Tsz	MESG	Klasa temperaturowa	Grupa
					Dolna	Górna	Dolna	Górna				
			ρ	°C	Procent objętościowy	mg/l		°C	mm			
207	2-Metyloheksa-3,5-dien-2-ol	$\text{CH}_2=\text{CHC}=\text{CC}(\text{OH})(\text{CH}_3)_2$	3,79	24				347	1,14	T2	IIA	
208	Izocyjanian metylu	CH_3NCO	1,98	-7	5,30	26,0	123	605	1,21	T1	IIA	
209	Metakrylan metylu	$\text{CH}_2=\text{CCH}_2\text{COOCH}_3$	3,45	10	1,70	12,5	71	520	0,95	T2	IIA	
210	Metylo-2 metoksypropionian	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{COOCH}_3$	4,06	48	1,20		58	211	1,07	T3	IIA	
211	4-Metylopentan-2-ol	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CHOHCH}_3$	3,50	37	1,14	5,5	47	334	1,01	T2	IIA	
212	4-Metylopentan-2-on	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{COCH}_3$	3,45	16	1,20	8,0	50	475	1,01	T1	IIA	
213	2-Metylo-2 pentenal	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHC}(\text{CH}_3)\text{COH}$	3,78	30	1,46		58	206	0,84	T3	IIB	
214	4-Metylo-3 penteno-2-on	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{CCHCOCH}_3)$	3,78	24	1,60	7,2	64	306	0,93	T2	IIA	
215	2-Metylopropan-1-ol	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{OH}$	2,55	28	1,70	9,8	52	408	0,96	T2	IIA	
216	2-Metylo-1 propen	$(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{CH}_2$	1,93	gaz	1,6	10	37	483	1,0	T1	IIA	
217	2-Metylopirydyna	$\text{NCH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CHCH}$	3,21	27	1,20		45	533	1,08	T1	IIA	
218	3-Metylopirydyna	$\text{NCHCH}(\text{CH}_3)\text{CHCH}$	3,21	43	1,40	8,1	53	537	1,14	T1	IIA	
219	4-Metylopirydyna	$\text{NCHCHCH}(\text{CH}_3)\text{CHCH}$	3,21	43	1,10	7,8	42	534	1,12	T1	IIA	
220	α -Metylostyren	$\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH}_2$	4,08	40	0,90	6,6	44	445	0,88	T2	IIB	
221	Eter metylofertyloowy	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OCH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$	3,50	<-14	1,50		62	345	1,01	T2	IIA	
222	2-Metylotiofen	$\text{SC}(\text{CH}_3)\text{CHCHCH}$	3,40	-1	1,30	6,5	52	433	1,15	T2	IIA	

Tablica A.1 – Dane palności (ciąg dalszy)

Lp.	Gaz lub para	Wzór	Rho	Tz	Granice palności				Tsz	MESG	Klasa temperaturowa	Grupa
					Dolna	Górna	Dolna	Górna				
			ρ	°C	Procent objętościowy	mg/l	mg/l	°C	mm			
223	2-Metylo-5 winylopi-rydyna	$\text{NC}(\text{CH}_3)\text{CHCH}(\text{CH}_2=\text{CH})\text{CH}$	4,10	61				520	1,30	T1	IIA	
224	Morfina	$\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{NHCH}_2\text{CH}_2$	3,00	31	1,80	15,2	65	230	0,92	T3	IIA	
225	Nafta		2,50	<-18	0,90	6,0		290		T3	IIA	
226	Naftalen	C_{10}H_8	4,42	77	0,90	5,9	48	528		T1	IIA	
227	Nitrobenzen	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NO}_2$	4,25	88	1,70	40,0	87	480	0,94	T1	IIA	
228	Nitroetan	$\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}_2$	2,58	27	3,40		107	410	0,87	T2	IIB	
229	Nitrometan	CH_3NO_2	2,11	36	7,30	63,0	187	415	1,17	T2	IIA	
230	1-Nitropropan	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NO}_2$	3,10	36	2,20		82	420	0,84	T2	IIB	
231	Nonan	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\text{CH}_2$	4,43	30	0,70	5,6	37	205		T3	IIB	
232	2,2,3,3,4,4,5,5-Oktafluoro-1,1-dimetylopentan-1-ol	$\text{H}(\text{CF}_2\text{CF}_2)_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{OH}$	8,97	61				465	1,50	T1	IIA	
233	Aldehyd oktylowy	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{CHO}$	4,42	52							IIA	
234	Oktan	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{CH}_3$	3,93	13	0,80	6,5	38	206	0,94	T3	IIA	
235	Oktan-1-ol	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{CH}_2\text{OH}$	4,50	81	0,9	7,4	49	270	1,05	T3	IIA	
236	Okteny (izomery mieszane)	C_8H_{16}	3,66	-18	1,10	5,9	50	264	0,95	T3	IIA	
237	Paraformaldehyd	$\text{poli}(\text{CH}_2\text{O})$		70	7,00	73,0		380	0,57	T2	IIB	
238	1,3-Pentadien	$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$	2,34	<-31	1,2	9,4	35	361	0,97	T2	IIA	
239	Pentany (izomery mieszane)	C_5H_{12}	2,48	-40	1,40	7,8	42	258	0,93	T3	IIA	

Tablica A.1 – Dane palności (ciąg dalszy)

Lp.	Gaz lub para	Wzór	Rho	Tz	Granice palności				Tsz	MESG	Klasa temperaturowa	Grupa
					Dolna	Górna	Dolna	Górna				
			ρ	$^{\circ}\text{C}$	Procent objętościowy		mg/l		$^{\circ}\text{C}$	mm		
240	Pentan-2,4-dion	$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{COCH}_3$	3,50	34	1,70		71		340	0,96	T2	IIA
241	Pentan-1-ol	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CH}_2\text{OH}$	3,03	38	1,06	10,5	38	385	298	1,30	T3	IIA
242	Pentane (izomery mieszane)	$\text{C}_5\text{H}_{11}\text{OH}$	3,04	34	1,20	10,5	44	388	300	1,02	T3	IIA
243	Pentan-3-on	$(\text{CH}_3\text{CH}_2)_2\text{CO}$	3,00	12	1,60		58		445	0,90	T2	IIA
244	Octan pentylowy	$\text{CH}_3\text{COO}-(\text{CH}_2)_4-\text{CH}_3$	4,48	25	1,00	7,1	55	387	360	1,05	T2	IIA
245	Ropa naftowa		2,8	<-20	1,2	8,0			560		T1	IIA
246	Fenol	$\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$	3,24	75	1,3	9,5	50	370	595		T1	IIA
247	Fenylacetylen	$\text{C}_6\text{H}_5\text{C}\equiv\text{CH}$	3,52	41					420	0,66	T2	IIB
248	Propan	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$	1,56	-104 gaz	1,70	10,9	31	200	470	0,92	T1	IIA
249	Propan-1-ol	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	2,07	22	2,20	17,5	55	353	405	0,89	T2	IIB
250	Propan-2-ol	$(\text{CH}_3)_2\text{CHOH}$	2,07	12	2,00	12,7	50	320	425	1,00	T2	IIA
251	Propen	$\text{CH}_2=\text{CHCH}_3$	1,50		2,00	11,0	35	194	455	0,91	T1	IIA
252	Kwas propionowy	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$	2,55	52	2,1	12,0	64	370	435	1,10	T2	IIA
253	Aldehyd propionowy	$\text{C}_2\text{H}_5\text{CHO}$	2,00	<-26	2,00		47		188	0,86	T4	IIB
254	Octan propylowy	$\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	3,60	10	1,70	8,0	70	343	430	1,04	T2	IIA
255	Octan izopropylowy	$\text{CH}_3\text{COOCH}(\text{CH}_3)_2$	3,51	4	1,8	8,1	75	340	467	1,18	T1	IIA
256	Propyloamina	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{NH}_2$	2,04	-37	2,00	10,4	49	258	318	1,13	T2	IIA
257	Izopropylloamin	$(\text{CH}_3)_2\text{CHNH}_2$	2,03	<-24	2,30	8,6	55	208	340	1,05	T2	IIA

Tablica A.1 – Dane palności (ciąg dalszy)

Lp.	Gaz lub para	Wzór	Rho	Tz	Granice palności				Tsz	MESH	Klasa temperaturowa	Grupa
					Dolna	Górna	Dolna	Górna				
		Procent objętościowy		mg/l								
		°C		mg/l		°C		mm				
258	Octan izopropylu chlorowy	$\text{C(CH}_2\text{)COOCH(CH}_3\text{)}_2$	4,71	42	1,60	89	426	1,24	T2		IIA	
259	Mrówczan izopropylu	$\text{HCOOCH(CH}_3\text{)}_2$	3,03	<-6			489	1,10	T1		IIA	
260	2-Izopropylu-5-metyloheksen-2-ol	$(\text{CH}_3)_2\text{CH-C(CH}_3\text{)CH}_2\text{CH(CH}_3\text{)}_2$	5,31	41	3,05	192	188	<1,0	T4		IIA	
261	Isopropylazotan	$(\text{CH}_3)_2\text{CHONO}_2$		11	2,00	100,0	175		T4		IIB	
262	Propyn	$\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CH}$	1,38		1,70	28					IIB	
263	2-Propyn-1-ol	$\text{HC}\equiv\text{CCH}_2\text{OH}$	1,89	33	2,40	55	346	0,58	T2		IIB	
264	Pirydyna	$\text{C}_5\text{H}_5\text{N}$	2,73	17	1,70	58	550		T1		IIA	
265	Styren	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}=\text{CH}_2$	3,60	30	1,10	48	490		T1		IIA	
266	2,2,3,3-Tetrafluoro-1,1-dimetylopropan-1-ol	$\text{HCF}_2\text{CF}_2\text{C(CH}_3\text{)}_2\text{OH}$	5,51	35			447	1,42	T2		IIA	
267	Tetrafluoroetylen	$\text{CF}_2=\text{CF}_2$	3,40		10,00	59,0	255	0,60	T3		IIB	
268	1,1,2,2-Tetrafluoroetoksybenzen	$\text{C}_6\text{H}_4\text{OCF}_2\text{CF}_2\text{H}$	6,70	47	1,80	126	483	1,22	T1		IIA	
269	2,2,3,3-Tetrafluoropropan-1-ol	$\text{HCF}_2\text{CF}_2\text{CH}_2\text{OH}$	4,55	43			437	1,90	T2		IIA	
270	2,2,3,3-Tetrafluoropropylakrylan	$\text{CH}_2=\text{CHCOOCH}_2\text{CF}_2\text{CF}_2\text{H}$	6,41	45	2,40	182	357	1,18	T2		IIA	
271	2,2,3,3-Tetrafluoropropylometakrylan	$\text{CH}_2=\text{C(CH}_3\text{)COOCH}_2\text{CF}_2\text{CF}_2\text{H}$	6,90	46	1,90	155	389	1,18	T2		IIA	
272	Tetrahydrofuran	$\text{C}_4\text{H}_8\text{O}$	2,49	-20	1,50	46	224	0,87	T3		IIB	

Tablica A.1 – Dane palności (ciąg dalszy)

Lp.	Gaz lub para	Wzór	Rho	Tz	Granice palności				Tsz	MESG	Klasa temperaturowa	Grupa
					Dolna	Górna	Dolna	Górna				
			ρ	°C	mg/l				°C	mm		
273	Alkohol tetrahydrofurfurylowy	$\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHCH}_2\text{OH}$	3,52	70	1,50	9,7	64	416	280	0,85	T3	IIB
274	Tetrahydrotiofen	$\text{CH}_2(\text{CH}_2)_2\text{CH}_2\text{S}$	3,04	13	1,10	12,3	42	450	200	0,99	T3	IIA
275	N,N,N',N'-Tetrametylometanodiamina	$(\text{CH}_3)_2\text{NCH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2$	3,5	<-13	1,61		67		180	1,06	T4	IIA
276	Tiofen	$\text{CH}=\text{CHCH}=\text{CHS}$	2,90	-9	1,5	12,5	50	420	395	0,91	T2	IIA
277	Toluen	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3$	3,20	4	1,1	7,6	42	300	535		T1	IIA
278	1,1,3-Trietoksybutan	$(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{O})_2\text{CHCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{O})\text{CH}_3$	6,56	33	0,78	5,8	60	451	165	0,95	T4	IIA
279	Trietyloamina	$(\text{CH}_3\text{CH}_2)_3\text{N}$	3,50	-7	1,20	8,0	51	339				IIA
280	1,1,1-Trifluoroetan	CF_3CH_3	2,90		6,80	17,6	234	605	714	<2,00	T1	IIA
281	2,2,2-Trifluoroetanol	$\text{CF}_3\text{CH}_2\text{OH}$	3,45	30	8,4	28,8	350	1 195	463	3,00	T1	IIA
282	Trifluoroetylen	$\text{CF}_2=\text{CFH}$	2,83		15,30	27,0	502	904	319	1,40	T2	IIA
283	3,3,3-Trifluoro-1-propen	$\text{CF}_3\text{CH}=\text{CH}_2$	3,31		4,70		184		490	1,75	T1	IIA
284	Trimetylamina	$(\text{CH}_3)_3\text{N}$	2,04		2,00	12,0	50	297	190	1,05	T4	IIA
285	4,4,5-Trimetylo-1,3-dioksan	$\text{OCH}_2\text{OCH}(\text{CH}_3)\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2$	4,48	35					284	0,90	T3	IIA
286	2,2,4-Trimetylopentan	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_3$	3,90	-12	1,0	6,0	47	284	411	1,04	T2	IIA

Tablica A.1 – Dane palności (ciąg dalszy)

Lp.	Gaz lub para	Wzór	Rho	Tz	Granice palności				Tsz	MESG	Klasa temperaturowa	Grupa
					Dolna	Górna	Dolna	Górna				
		Procent objętościowy		mg/l		°C		mm				
287	2,4,6-Trimetylo-1,3,5-trioksan	$\text{OCH}(\text{CH}_3)\text{OCH}(\text{CH}_3)\text{OCH}(\text{CH}_3)$	4,56	27	1,30		72	235	1,01	T3	IIA	
288	1,3,5-Trioksan	$\text{OCH}_2\text{OCH}_2\text{OCH}_2$	3,11	45	3,20	29,0	121	410	0,75	T2	IIB	
289	Żywica terpentynowa			35	0,80			254		T3	IIA	
290	Aldenhyd izowalerianowy	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CHO}$	2,97	-12	1,70		60	207	0,98	T3	IIA	
291	Octan winylu	$\text{CH}_3\text{COOCH}=\text{CH}_2$	3,00	-8	2,60	13,4	93	425	0,94	T2	IIA	
292	Winylocykloheksenowy (izomer niestaty)	$\text{CH}_2\text{CHC}_6\text{H}_9$	3,72	15	0,80		35	257	0,96	T3	IIA	
293	Chlorek winylidenu	$\text{CH}_2=\text{CCl}_2$	3,40	-18	7,30	16,0	294	440	3,91	T2	IIA	
294	2-Winyloksyetanol	$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	3,04	52				250	0,86	T3	IIB	
295	2-Winylopirydyna	$\text{NC}(\text{CH}_2=\text{CH})\text{CHCHCHCH}$	3,62	35	1,20		51	482	0,96	T1	IIA	
296	4-Winylopirydyna	$\text{NCHCHC}(\text{CH}_2=\text{CH})\text{CHCH}$	3,62	43	1,10		47	501	0,95	T1	IIA	
297	Gaz wodny			1,2						T1	IIC	
298	Ksylene	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)_2$	3,66	30	1,00	7,6	44	464	1,09	T1	IIA	
299	Ksylidyny	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2\text{NH}_2$	4,17	96	1,00	7,0	50	370		T2		

