


TABLICE TEMPERATUR TOPNIENIA I WRZENIA
ZWIĄZKÓW ORGANICZNYCH

Temperatura wrzenia 760 mm Hg	Nazwa związku	W z ó r	Ciężar właściwy w 15°	Rozpuszczal- ność w:			Właściwości zewnętrzne, zastosowanie i uwagi
				H ₂ O	Sp	Et	
3,5	Trójmetryloamina	(CH ₃) ₃ N	0,622/—5	+	+		ppśb i in.
7	Dwumetryloamina	(CH ₃) ₂ NH	0,686/—6	ł	+		ppśb i in.
8,5	Fosgen	COCl ₂	1,432/0	t			ppś, śb
12,5 (13,1)	Chlorek etylu	C ₂ H ₅ Cl	0,921/0	0	∞	∞	śl
12,5	Tlenek etylenu	(CH ₂) ₂ O	0,894/0	∞	∞	ł	ppś, wsz
18,5 (16,6)	Etyloamina	C ₂ H ₅ NH ₂	0,695/10	∞	∞	∞	ppśb i in.
20,8	Aldehyd octowy	CH ₃ CHO	0,792/10	∞	∞	∞	ppś
26,5	Cyjanowodór	HCN	0,70	∞	∞	+	śb, wsz i in.
32,3	Mrówczan metylu	HCO ₂ CH ₃	0,982	+	ł		ppś
34,5	Metyloetyloamina	CH ₃ NHC ₂ H ₅					
34,6	Eter etylowy	(C ₂ H ₅) ₂ O	0,720	t	∞		lz
36	Eter etylowowinylowy	CH ₂ :CHOC ₂ H ₅	0,762				ppś
36	Pentan norm.	C ₅ H ₁₂	0,626				n _D ²⁰ = 1,364
36 (37)	Izopren	CH ₂ :C(CH ₃)CH:CH ₂	0,681/20				stk
37	Merkaptan etylowy	C ₂ H ₅ SH	0,839/20	0	ł	ł	ppś
38,4	Bromek etylu	C ₂ H ₅ Br	1,46/20	t	∞	∞	śl i in.
41	Cyklopentadien	C ₅ H ₆	0,815	0	∞	∞	
41 (42)	Chlorek metylenu, dwuchloro- metan	CH ₂ Cl ₂	1,337	0			rp, n _D ²⁰ = 1,431
42,3	Metylal	CH ₂ (OCH ₃) ₂	0,867	+	∞	∞	ppś
43	Jodek metylu	CH ₃ J	2,285/18	t	∞		
46	Siarczek węgla	CS ₂	1,2634/20	t	ł	∞	rp, stjb i in.
48,8 (tech. 50)	Dwuchloroetylen cis	C ₂ H ₂ Cl ₂	1,265				stęż. NaOH na gorąco → C ₂ HCl samozapalny
50,9	Chlorek acetylu, chlorobezwod- nik kwasu octowego	CH ₃ COCl	1,105/20				ppś, zp b. przykry

51	Gliksal	HOCCHO	1,14	+	ł	ł	ppśb i in., topn. 15°; para zb zł
52,4	Akroleina	CH ₂ :CHCHO	0,841/20	+	+	+	śb i in.
54,4	Mrówczan etylu	HCO ₂ C ₂ H ₅	0,93	t	∞	∞	rp, esow
56	Dwuetyloamina	(C ₂ H ₅) ₂ NH	0,711	ł	+		ppśb i in.
56,5	Aceton	CH ₃ COCH ₃	0,797	∞	∞	∞	rp i in.
57	Octan metylu	CH ₃ CO ₂ CH ₃	0,934	t	∞	∞	rp
59,8	Dwuchloroetylen trans	C ₂ H ₂ Cl ₂	1,291				
61	Aldehyd izomasłowy	(CH ₃) ₂ CHCHO	0,794/20				
61,2	Chloroform	CHCl ₃	1,488	0	∞	∞	śl i in.
62,7 (63,3)	Dwumetyloacetal	CH ₃ CH(OCH ₃) ₂	0,859				śl
63,5 (64)	Chlorek oksalylu	ClOCCOCl	1,488	r			ppśb
64,8	Alkohol metylowy, metanol	CH ₃ OH	0,79647/ $\frac{1}{15}$	∞	∞	∞	lz, n _D ²⁰ = 1,329
65	Azotan metylu	CH ₃ ONO ₂	1,209	0			przeegrzany wybuch
68,5	Chlorek izobutyłu	(CH ₃) ₂ CHCH ₂ Cl	0,8836				ppś
69 (71)	Heksan norm.	C ₆ H ₁₄	0,660/20		+	+	n _D ²⁰ = 1,3754
70,5 (71,5)	Octan winylu	CH ₃ CO ₂ CH:CH ₂	0,922				ppś
71	Bromek allylu	CH ₂ :CHCH ₂ Br	1,398/20	0			
71	Dwumetylobutadien	CH ₂ :C(CH ₃)C(CH ₃):CH ₂	0,731/16				stk
71,4	Chloromrówczan metylu	ClCO ₂ CH ₃	1,236		∞		śb, wsz
72	Metylogliksal	CH ₃ OCCHO					ż, para żzł; zalkalizow. na zimno daje kwas mlekowy
72,3	Jodek etylu	C ₂ H ₅ J	1,944	t	+	+	
75	1-Trójchloroetan	CH ₃ CCl ₃	1,325/26				zp chloroformu
75	Aldehyd masłowy norm., butanal	CH ₃ (CH ₂) ₂ CHO	0,817/20	t			prk i in.
76	Czterochlorek węgla	CCl ₄	1,6057	0	∞	∞	rp i in., n _D ²⁰ = 1,463
77 (tech. 74÷77)	Octan etylu	CH ₃ CO ₂ C ₂ H ₅	0,901	t	∞	∞	rp, śl i in.

Temperatura wrzenia 760 mm Hg	Nazwa związku	W z ó r	Ciężar właściwy w 15°	Rozpuszczalność w:			Właściwości zewnętrzne, zastosowanie i uwagi
				H ₂ O	Sp	Et	
78,3	Alkohol etylowy	C ₂ H ₅ OH	0,79326	∞	∞	∞	lz
78,6 (tech. 75÷85)	Keton metyloetoetylowy, butanon	CH ₃ COC ₂ H ₅	0,816/20				rp
80,18	Benzen	C ₆ H ₆	0,8787	0	∞	∞	lz, topn. 5,4°, n _D ¹⁵ = 1,504
81	Sześciometylen, cykloheksan	C ₆ H ₁₂	0,7808/18,7				topn. 6,5°, n _D ²⁰ = 1,427
81,5	Nitryl kwasu octowego	CH ₃ CN	0,791/14	∞			rp
82/713	Eter dwumetylowoglikolowy	CH ₃ OCH ₂ CH ₂ OCH ₃	0,873/20				
82 (80,7)	Alkohol izopropylowy	(CH ₃) ₂ CHOH	0,789/20	∞	+	+	
83,5	Dwuwinylaoacetylen	CH ₂ :HCC:CCH:CH ₂					
83,7	Chlorek etylenu	CH ₂ ClCH ₂ Cl	1,282/0	0	ł	ł	śl i in., n _D ²⁰ = 1,444
84	Tiofen	(CH) ₄ S	1,062	0	+		
87	Trójchloroetylen, tri	CCl ₂ :CHCl	1,471				rp, n _D ²⁰ = 1,481
87,5	Azotan etylu	C ₂ H ₅ ONO ₂	1,11	+	+		esow
88 (89)	Dwuacetyl	CH ₃ COCOCH ₃	0,9734/22	ł	ł	+	żzl, perf. tytoniu i in.
89	Etylal	CH ₂ (OC ₂ H ₅) ₂	0,851/0	t			
89,4	Trójetyloamina	(C ₂ H ₅) ₃ N	0,726	t	+		
91,9	Siarczyk etylu	(C ₂ H ₅) ₂ S	0,8367/20	0			
92,5	Aldehyd izowalerjanowy	C ₄ H ₉ CHO	0,803	t	+	+	
94 (95)	Chloromrówczan etylu	ClCO ₂ C ₂ H ₅	1,145				ppśl, zp drażn.
95	Keton metyloizopropylowy	CH ₃ COCH(CH ₃) ₂	0,804				
96,7 (97)	Alkohol allylowy	CH ₂ :CHCH ₂ OH	0,857	∞	∞		ppś
97	Alkohol propylowy	CH ₃ CH ₂ CH ₂ OH	0,804/20	∞	∞	∞	n _D ²⁰ = 1,385
97 (98)	Azotyn izoamylu	C ₅ H ₁₁ ONO	0,88	0	+	+	śl, ppś
97,7	Chloral, aldehyd trójchloro- octowy	CCl ₃ CHO	1,512/18	ł	ł	ł	ppśl

98	Heptan norm.	C_7H_{16}	0,73		+	+	$n_D^{20} = 1,3867$
99,5	Alkohol n-butyłowy drugorzędny	$CH_3CH_2CH(OH)CH_3$	0,808/20	t (1:8)	∞	∞	rp, $n_D^{20} = 1,395$
99,5 (100)	Heptin	$CH_3(CH_2)_4C \equiv CH$	0,750/19				prpe, $n_D^{17} = 1,388$
100,8	Kwas mrówkowy	HCO_2H	1,22	∞	+	+	lz
101 (102,5)	Keton dwuetylowy	$C_2H_5COC_2H_5$	0,816				$n_D^{17} = 1,39$
101,3	Dwutlenek dwuetylenu, dwuoksan	$C_4H_8O_2$	1,033/20	∞	∞	∞	rp, topn. 11°
101,5 (tech. 97÷101)	Octan n-propylu	$CH_3CO_2(CH_2)_2CH_3$		t	∞		
102	Pięciokarbonyl żelaza	$Fe(CO)_5$		0			środek przeciwstukowy
102	Keton metylowopropylowy	$CH_3CO(CH_2)_2CH_3$		0			
102 (105)	Aldehyd krotonowy	$CH_3CH : CHCHO$	0,848/20	ł	ł	ł	ppś, zp drażn.
102,2 (105)	Acetal	$CH_3CH(OC_2H_5)_2$	0,831/20	t	∞	∞	śl
102,3	Maślan metylu	$CH_3(CH_2)_2CO_2CH_3$	0,897	+			esow
102,5	Alkohol amyłowy trzeciorzędny, wodnik amyłenu	$(CH_3)_2C(OH)CH_2CH_3$	0,814	t	∞		śl
105	Chlorek chloroacetylu	$ClCH_2COCl$	1,495/0	r	r		ppś
106,2	Piperydyna, pięciometylenoimina	$CH_2(CH_2CH_2)_2NH$	0,861/20	∞	∞		śl, prk, $n_D^{20} = 1,453$
108,5	Alkohol izobutyłowy	$(CH_3)_2CHCH_2OH$	0,8046/16	t (1:10)	∞	∞	rp, ppś
109,86 (111)	Toluen	$C_6H_5CH_3$	0,8723	0	∞	∞	rp, ppś i in., $n_D^{15} = 1,50$
112	Chloropikryna, trójchloronitrometan	CCl_3NO_2	1,69	0			śb, wsz
115 (117,5)	Pirydyna	C_5H_5N	0,981	∞			ppś, do skażania spiryt.
116,5 (tech. 106÷117)	Octan izobutyłu	$CH_3CO_2CH_2CH(CH_3)_2$		t	∞		rp
116,5	Etylenodwuamina	$NH_2CH_2CH_2NH_2$	0,902	ł			ppś
117 (117,7)	Alkohol n-butyłowy pierwszorzędny	$CH_3CH_2CH_2CH_2OH$	0,809/20	t (1:11)	∞	∞	rp, $n_D^{20} = 1,398$

Temperatura wrzenia 760 mm Hg	Nazwa związku	W z ó r	Ciężar właściwy w 15°	Rozpuszczal- ność w:			Właściwości zewnętrzne, zastosowanie i uwagi
				H ₂ O	Sp	Et	
117	Epichlorohydryna	<chem>CH2CHCH2Cl</chem> 	1,18/20	0			rp
118	Kwas octowy	<chem>CH3CO2H</chem>	1,057	∞	∞	∞	lz, topn. 16,6°
119	Chloroaceton	<chem>CH3COCH2Cl</chem>	1,16	+	ł	ł	esow $n_D^{20} = 1,50$ esow
119,9	Maślan etylu	<chem>CH3(CH2)2CO2C2H5</chem>	0,8978/20		∞	+	
121	Czterochloroetylen	<chem>CCl2 : CCl2</chem>	1,62				
123,5	Mrówczan izoamylu	<chem>HCO2C5H11</chem>	0,877/20	t			
123,5	Eter dwuetylowoglikolowy	<chem>C2H5O(CH2)2OC2H5</chem>	0,8484/20				
124	Paraldehyd	<chem>C6H12O8</chem>	0,994	+	∞	∞	topn. 10,5°
124,5 (tech. 115÷130)	Eter jednometylowoglikolowy	<chem>CH3O(CH2)2OH</chem>	0,971÷0,974				rp
125 (tech. 110÷132)	Octan n-butylu	<chem>CH3CO2(CH2)3CH3</chem>		t	∞		rp
126,3 (120÷130)	Obojętny węglan etylu	<chem>CO(OC2H5)2</chem>	0,982		ł	ł	lkcl i in.
127 (131)	Pirol	<chem>C4H4NH</chem>	0,984/20		ł	ł	
128	Aldehyd kapronowy	<chem>(CH3)2CHCH2CH2CHO</chem>	128	t	+		opt. czyn. $\alpha_D^{20} = -5,9^\circ$ śl i in., topn. 10°
128	Alkohol amyłowy, opt. czyn.	<chem>CH3CH2CH(CH3)CH2OH</chem>	0,816/20	t	∞	∞	
129	Tlenek mezytylu	<chem>CH3COCH : C(CH3)2</chem>	0,865	0	∞	∞	
131 (132)	Alkohol izoamyłowy	<chem>(CH3)2CHCH2CH2OH</chem>	0,823/20	t	∞	∞	
131,6	Bromek etylenu	<chem>BrCH2CH2Br</chem>	2,1816/20	0	∞	∞	
132 (tech. 131÷134)	Chlorobenzen	<chem>C6H5Cl</chem>	1,1125 (1,106)		+		ppśb, $n_D^{20} = 1,527$
132	Chlorohydryna glikolu etyle- nowego	<chem>OHCH2CH2Cl</chem>	1,199/20	∞			ppś
134,3	Izowalerjanian etylu	<chem>(CH3)2CHCH2CO2C2H5</chem>	0,8713				esow

134,8 (tech. 126÷138)	Eter jednoetylowoglikolowy	$C_3H_5OCH_2CH_2OH$	0,936				rp
136,5 (139,5)	Bezwodnik kwasu octowego	$(CH_3CO)_2O$	1,085				ppś
137 (175)	Węglan etylowobutyłowy	$CO(OC_2H_5)(OC_4H_9)$	0,92/20		ł	ł	lk
137,5 (140)	Acetyloaceton	$CH_3COCH_2COCH_3$	0,972				
137,7 (136)	p-Ksylen	$C_6H_4(CH_3)_2$	0,8661 (0,861)	0	ł	ł	$n_D^{20} = 1,499$
138	Alkohol n-amylowy pierwszo- rzędny	$C_5H_{11}OH$	0,815	0	∞		$n_D^{15} = 1,414$
139	m-Ksylen	$C_6H_4(CH_3)_2$	0,8691 (0,862)	0	ł	ł	
139 (140)	Alkohol n-heksylowy drugo- rzędny	$CH_3(CH_2)_5CH(OH)CH_3$	0,8215/20				
141	Kwas propionowy	$CH_3CH_2CO_2H$	0,992	∞	+	+	
142 (tech. 130÷142)	Octan amylu	$CH_3CO_2C_5H_{11}$	0,876	t	∞	+	rp i in.
144 (141)	o-Ksylen	$C_6H_4(CH_3)_2$	0,885 (0,863)	0	ł	ł	
144 (146)	Styren	$C_6H_5CH : CH_2$	0,9234				$n_D^{15} = 1,5457$
145	Chlorooctan etylu	$ClCH_2CO_2C_2H_5$	1,1585/20				ppś
145	Hydroksyaceton, acetol	CH_3COCH_2OH	1,082	∞	∞	∞	zp przyj.
145 (154)	Mleczan metylu	$CH_3CH(OH)CO_2CH_3$	1,03	∞			rp
145,5 (147)	Czterochloroetan, czterochloro- acetylen	$CHCl_2CHCl_2$	1,601				ppś
149,6	Kapronian metylu	$CH_3(CH_2)_4CO_2CH_3$	0,9039				zp ostry
150,5 (151)	Bromoform	$CHBr_3$	2,89	t	ł	ł	śl; produkt handlowy wrze 148°, c. wł. 2,814
150,7	Allyłowy olejek gorczyczny	$CH_2 : CHCH_2NCS$	1,017/10			ł	
151,5	Eter jednopropylowoglikolowy	$OHCH_2CH_2OC_3H_7$	0,9135/20				lk
153	Kumen	$C_6H_5CH(CH_3)_2$	0,864	0	+	+	
153 (155)	Aldehyd heptyłowy, enantowy	$C_6H_{13}CHO$	0,820 (0,849)				prpe

Temperatura wrzenia 760 mm Hg	Nazwa związku	W z ó r	Ciężar właściwy w 15°	Rozpuszczal- ność w:			Właściwości zewnętrzne, zastosowanie i uwagi
				H ₂ O	Sp	Et	
154	Anizol	C ₆ H ₅ OCH ₃	0,9988	0	+	+	rp i in.
154,3	Kwas izomasłowy	(CH ₃) ₂ CHCO ₂ H	0,950	1:5			
154,5	Mleczan etylu	CH ₃ CH(OH)CO ₂ C ₂ H ₅	1,054	∞	∞	∞	rp
155 (156)	α-Pinen	C ₁₀ H ₁₆	0,8598/20	0	+		kmf, n _D ²⁰ = 1,4648
156 (tech. 150÷156)	Cykloheksanon	C ₆ H ₁₀ O	0,954 (tech.)	+	!		rp i in., zp acetonu i mięty; z NaHSO ₃ osad
156,6	Bromobenzen	C ₆ H ₅ Br	1,499		+		
156,9	Maślan izobutyłu	CH ₃ (CH ₂) ₂ CO ₂ CH ₂ CH(CH ₃) ₂			∞		zp ananas
158	Eter etylowy jednooctanu glikolu	CH ₃ CO ₂ CH ₂ CH ₂ OC ₂ H ₅					rp
158,2 (155,2)	Alkohol n-heksylowy pierw- szorzędny	CH ₃ (CH ₂) ₄ CH ₂ OH	0,820/20	t	+		ppś
158,5	o-Chlorotoluen	C ₆ H ₄ ClCH ₃	1,0877				ppś
159,5 (161,9)	Pięciochloroetan	C ₂ HCl ₅	1,685				gotować z NaOH → CCl ₄ , n _D ²⁰ = 1,5025
160	Glikolan etylu	OHCH ₂ CO ₂ C ₂ H ₅	1,0826/23				
161,7	Furfurol	C ₄ H ₃ OCHO	1,1598/20	!	!		stż
162	p-Chlorotoluen	C ₆ H ₄ ClCH ₃	1,0749 (1,069)				ppś
162 (164)	β-Pinen	C ₁₀ H ₁₆	0,865	0	+		n _D ²⁰ = 1,4755
162,3	Kwas masłowy norm.	CH ₃ (CH ₂) ₂ CO ₂ H	0,96	∞	∞	∞	esow, garbar.
162,5 (tech. 150÷159)	Mrówczan cykloheksylu	HCO ₂ C ₆ H ₁₁	0,973 (tech.)	0	+		rp
163,5 (tech. 160)	Alkohol dwuacetonowy	(CH ₃) ₂ C(OH)CH ₂ COCH ₃	0,9306/25 (tech. 0,916÷0,922)	∞	∞	∞	rp
164	1, 3, 5-Trójmetylobenzen, mezy- tylen	C ₆ H ₃ (CH ₃) ₃	0,8585	0	+	+	n _D ²⁰ = 1,491
164 (165)	Aldehyd α, α, β-trójchloro-n- masłowy, chloral masłowy	CH ₃ CHClCCl ₂ CHO	1,3956/20	+			

165÷180 (tech.)	Metylocykloheksanon, metylo- non	$\text{C}_8\text{H}_{16}\text{O}$	0,927				rp i in.
165	Kwas pirogronowy	$\text{CH}_3\text{COCO}_2\text{H}$	1,2649/25	∞	∞	∞	ppśl; nitroprussydek sodowy \rightarrow KOH \rightarrow f, $\text{NH}_4\text{OH} \rightarrow$ nbf
166	Koniina	$\text{C}_8\text{H}_{17}\text{N}$	0,8438/18	t	∞	+	zp przenikliwy, alkaloid
167	Kapronian etylu	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$	0,8728/20				zp ananas., esow
168,2	Pseudokumen	$\text{C}_6\text{H}_8(\text{CH}_3)_3$	0,8747	0			
169	Dwuoctan etylidenu	$(\text{CH}_3\text{CO}_2)_2 \cdot \text{CHCH}_3$	1,06/12				Do wytw. $(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O}$
169	Tiofenol	$\text{C}_6\text{H}_5\text{SH}$	1,078	0	ł	ł	
170÷180 (tech.)	Metylocykloheksanol, metylo- heksalina	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_{10}\text{OH}$	0,927/20	t	∞	∞	zp podobny do amyłow. alk., rp i in. Ref 1,4635
170÷195 (tech.)	Mleczan butylu	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CO}_2\text{C}_4\text{H}_9$	0,974				rp
170,5	Fenetol	$\text{C}_6\text{H}_5\text{OC}_2\text{H}_5$	0,967			+	
171 (175)	o-Chlorofenol	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})\text{Cl}$	1,241			+	zp przykry, ppś, wsz
172	Kumaron	$\text{C}_8\text{H}_6\text{O}$	1,095	0			Pikrynian topn. 102°
172	m-Dwuchlorobenzen	$\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}_2$	1,282			+	
172,5	Eter dwuizoamyłowy	$\text{C}_5\text{H}_{11}\text{OC}_5\text{H}_{11}$	0,781	0		+	rp
173 (174)	Metyloheptenon	$(\text{CH}_3)_2\text{C} : \text{CH}(\text{CH}_2)_2\text{COCH}_3$	0,855÷0,865	0	ł	+	zp octanu amyłu, prpe
174 (177)	Kwas izowalerjanowy	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CO}_2\text{H}$	0,9473	+	∞	∞	ppśl
174,5	α -Dwuchlorohydryna (gliceryny)	$\text{ClCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{Cl}$	1,367/19	+			rp
174,8 (177,5)	p-Cymen	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	0,857				rp
175 (173)	Alkohol heptyłowy	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{CH}_2\text{OH}$	0,8237/20				dez
175 (180,5)	Dwupenten	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}$	0,844				$n_D^{20} = 1,4719$; cztero- bromek topn. 124°
175 (178)	Sylwestren	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}$	0,851				
175 (tech. 164÷180)	Octan cykloheksylu	$\text{CH}_3\text{CO}_2\text{C}_6\text{H}_{11}$	1,488/20				zp octanu amyłu, rp, $n_D^{20} = 1,4885$

Temperatura wrzenia 760 mm Hg	Nazwa związku	W z ó r	Ciężar właściwy w 15°	Rozpuszczal- ność w:			Właściwości zewnętrzne, zastosowanie i uwagi
				H ₂ O	Sp	Et	
176	Limonen	C ₁₀ H ₁₆	0,850				prpe, n _D ²⁰ = 1,475; czte- robromek topn. 104°
176 (177)	Cyneol, eukaliptol	C ₁₀ H ₁₈ O	0,928		+		śl, prks, n _D ²⁰ = 1,456 ÷ 1,459
176÷193	Octan metylocykloheksylu	CH ₃ CO ₂ C ₆ H ₁₀ CH ₃	0,941/20				rp, lkcl
177	Hydroinden	C ₉ H ₁₀	0,962/16				
178 (179)	Pięciometylenodwuamina	NH ₂ (CH ₂) ₅ NH ₂					
178,6	Maślan amylu	CH ₃ (CH ₂) ₂ CO ₂ C ₅ H ₇	0,882	+	ł	ł	zp gruszkowy
178,7	Aldehyd benzoesowy	C ₆ H ₅ CHO	1,05	+	+	∞	ppśb, prpe
179	Alkohol kaprylowy drugorzę- dny	CH ₃ CH(OH)(CH ₂) ₅ CH ₃	0,8193/20	0	ł	ł	zp aromat. nieprzyj., wsz
179	Chlorek benzylu	C ₆ H ₅ CH ₂ Cl	1,04				ppś, śb, n _D ¹⁵ = 1,542
179	o-Dwuchlorobenzen	C ₆ H ₄ Cl ₂	1,304/19		ł		
181	Acetyloctan etylu	CH ₃ COCH ₂ CO ₂ C ₂ H ₅	1,031	t	∞	∞	ppś; z FeCl ₃ → zb f; rozcieńcz. kwasy → CH ₃ COCH ₃ , C ₂ H ₅ OH, CO ₂
182	Jednooctan glikolu	CH ₃ CO ₂ CH ₂ CH ₂ OH		∞	∞	+	rp
182,5	Inden	C ₉ H ₈	1,0				stżw; pikrynian topn. 98°
184 (182)	Anilina	C ₆ H ₅ NH ₂	1,025	t	∞	∞	ppśb, n _D ²⁰ = 1,5863
185	2-Chloro-1,3-ksylen	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ Cl					ppśb
185 (tech. 181÷187)	Dwuoctan glikolu	CH ₃ CO ₂ CH ₂ CH ₂ CO ₂ CH ₃	1,128	+	∞	∞	rp, prk
185 (188)	4-Chloro-1,3-ksylen	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ Cl					ppś
185 (tech. 183 ÷ 193)	Dekalina, dziesięciowodoro- naftalen trans	C ₁₀ H ₁₈	0,872/20 (0,89)				rp i in.

186	Dwumetylo-o-toluidyna	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{CH}_3)_2$	0,928/20						
187 (188,5)	Siarczan metylu	$(\text{CH}_3\text{O})_2\text{SO}_2$	1,327/18	0					zp słaby, śb i in. (trujący)
187	Kwas n-walerjanowy	$\text{C}_4\text{H}_9\text{CO}_2\text{H}$	0,932						
188,5	Jodobenzen	$\text{C}_6\text{H}_5\text{I}$	1,84	0	+				
190 (193)	Dwuazotan α -jednochloro-hydryny (gliceryny)	$\text{ClCH}_2\text{CH}(\text{ONO}_2)\text{CH}_2(\text{ONO}_2)$	1,5408						Dodatek do nitrogliceryny i in.
190,5	Izowalerjanian izoamylu	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CO}_2\text{C}_5\text{H}_{11}$	0,858/19						esow
190,7	Nitryl kwasu benzoowego	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CN}$	1,01						zp gorzk. migdał., wsz nmkmf,
192 (do 200)	Fenchon	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}$	0,95						$n_D^{20} = 1,462 \div 1,465$
192,5	Dwumetyloanilina	$\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2$	0,962 (0,955)			+			ppśb. Czysty związek z $(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O}$ daje obniżenie temp.
192,9	Kaprylan metylu	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{CO}_2\text{CH}_3$	0,887/18						zp aromat.
193 (194)	Aldehyd fenylooctowy	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CHO}$	1,035						zp hiacyntów
193,8 (190)	Metyloanilina	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NHCH}_3$	0,992 (0,976)	0	∞	∞			Z $(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O}$ ogrzewa się i daje pochodną topn. 100°
194	Kwas dwuchlorooctowy	$\text{Cl}_2\text{CHCO}_2\text{H}$	1,5707						ppś, topn. 10°
194 (197)	Alkohol n-oktylowy	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{CH}_2\text{OH}$	0,878						zp przenikliwy
197	Aldehyd salicylowy, o-hydroksybenzoowy	$\text{OHC}_6\text{H}_4\text{CHO}$	1,153		∞	∞			ppśb, prpe. Z $\text{NH}_4\text{OH} \rightarrow$ \rightarrow zb ž, z $\text{FeCl}_3 \rightarrow$ zb f, z $\text{CuSO}_4 \rightarrow$ osad nierozpuszczalny w NH_4OH
197 (200)	Linalool	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$	0,866 \div 0,873		∞	∞			prpe, $n_D^{20} = 1,461 \div 1,464$
197	Glikol etylenowy	$\text{OHCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	1,113/19	∞	∞	t			ppś, nmgl
197 (198)	Chlorek benzoylu	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COCl}$	1,2122/20						zp charakt., ppś
198	2,6-Dwuchlorotoluen	$\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_2\text{CH}_3$							
198,5	Malonian etylu oboj.	$\text{CH}_2(\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)_2$	1,061		t				ppśl

Temperatura wrzenia 760 mm Hg	Nazwa związku	W z ó r	Ciężar właściwy w 15°	Rozpuszczalność w:			Właściwości zewnętrzne, zastosowanie i uwagi
				H ₂ O	Sp	Et	
198,6 199,5 (197 ÷ 200) 201 202 202	Benzoesan metylu, niobeol o-Toluidyna Metyloetyloanilina m-Krezol Acetofenon	$C_6H_5CO_2CH_3$ $CH_3C_6H_4NH_2$ $C_6H_5N(CH_3)C_2H_5$ $CH_3C_6H_4OH$ $C_6H_5COCH_3$	1,094 1,00 1,035 1,03	 t t	 + +	 +	prpe, lkcl ppsb i in., $n_D^{20} = 1,573$ Chlorowodorek t. 114° dez i in.
203 (199) 203 203 204 205 (214)	m-Toluidyna Glikol 1,3-butylenowy Cyttronelal Etyloanilina Chlorek benzalu (benzylenu)	$CH_3C_6H_4NH_2$ $CH_3CH(OH)CH_2CH_2OH$ $C_9H_{17}CHO$ $C_6H_5NHC_2H_5$ $C_6H_5CHCl_2$	0,996 1,026 0,855 0,964 1,245	 	 ł 	 	ppsb, $n_D^{20} = 1,571$ nmgl prpe ppś, $n_D^{20} = 1,555$ ppś
205 (206) 205 205,5 (207) 205,8 207	Dwumetylo-m-toluidyna Kwas kapronowy Alkohol benzylowy Kaprylan etylu Tetralina, czterowodoronaftalen	$CH_3C_6H_4N(CH_3)_2$ $CH_3(CH_2)_4CO_2H$ $C_6H_5CH_2OH$ $CH_3(CH_2)_6CO_2C_2H_5$ $C_{10}H_{12}$	0,922 0,929 1,05 0,873 0,971	 0 +	 ł ∞	 ∞ ∞	ppśł wsz rp, lk i in. $n_D^{20} = 1,538 \div 1,541$ zp ananasowy, esow
207 (208) 207 (211) 208 208/748 209	Metylo-o-toluidyna o-Chloroanilina Menton Aldehyd o-chlorobenzoesowy Nitrobenzen	$CH_3C_6H_4NHCH_3$ $ClC_6H_4NH_2$ $C_9H_{18}CO$ ClC_6H_4CHO $C_6H_5NO_2$	0,973 1,2125/20 0,894 ÷ 0,899 1,209	 0	 ł ł +	 +	ppsb ppsb zp mięty, $n_D^{20} = 1,450$ ppsb, topn. 11° ppsb
209 209,5 (211)	Arekolina Dwumetylo-p-toluidyna	$C_8H_{13}NO_2$ $CH_3C_6H_4N(CH_3)_2$	 0,929 (0,942)	 	ł ł	ł ł	Alkaloid, lotny z parą wodną Pikrynian topn. 130°

210	Dwuetylo-o-toluidyna	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$					
210 (220)	Paraldehyd masłowy	$(\text{C}_4\text{H}_8\text{O})_3$	0,917/21				prk
210 ÷ 220	Ksylidyna handl. (mieszan.)	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NH}_2$	0,981 ÷ 0,984				
213	1,2,4-Trójchlorobenzen	$\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_3$	1,474/10				ppś, topn. 17°
213,5	Alkohol nonyłowy norm.	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\text{CH}_2\text{OH}$	0,828				zp różany
214	Chlorek benzylidenu	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CCl}_2$	1,374				ppś
214 (228)	o-Chlorek chlorobenzylu	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{Cl}$					
214 (216)	Etylo-o-toluidyna	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{NHC}_2\text{H}_5$	0,9534				ppśb
215/739	p-Ksylidyna, 1, 4-dwumetylo-2-aminobenzen	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NH}_2$	0,980				ppśb; chlorowodorek topn. 228°
215,5 (213,5)	Dwuetyloanilina	$\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	0,935/20	0	+	+	ppśb. Czysty związek z $(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O}$ daje obniżenie temp.
215,5	Octan benzylu	$\text{CH}_3\text{CO}_2\text{CH}_2\text{C}_6\text{H}_5$	1,062				zp kwiat., prpe
215,8	a-m-Ksylidyna, 1, 3-dwumetylo-4-aminobenzen	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NH}_2$	0,9184				ppśb; chlorowodorek topn. 225° (235°)
216	v-m-Ksylidyna, 1, 3-dwumetylo-2-aminobenzen	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NH}_2$	0,980				
217	Etylo-p-toluidyna	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{NHC}_2\text{H}_5$	0,939				ppś
217 (219)	Terpineol	$\text{C}_{10}\text{H}_{17}\text{OH}$	0,935 ÷ 0,940			l	zp bzu, prpe
218 (220)	Alkohol fenylowoetyłowy	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	1,023	t		l	zp słab. różany, prpe, $n_D^{20} = 1,53 \div 1,535$
218 (220)	Metyloetylo-p-toluidyna	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{CH}_3)\text{C}_2\text{H}_5$					Pikrynian topn. 78°
220,4 (218)	o-Nitrotoluen	$\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_3\text{NO}_2$	1,1643				ppśb
221	2,6-Dwuchloro-1,3-ksylen	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_2$					ppśl
221	Etylo-m-toluidyna	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{NHC}_2\text{H}_5$	0,9264				ppś
222	Salicylan metylu	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})\text{CO}_2\text{CH}_3$	1,189			l	prpe, $n_D^{20} = 1,535 \div 1,538$
223	v-o-Ksylidyna, 1, 2-dwumetylo-3-aminobenzen	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NH}_2$	0,991				
223	Kwas heptyłowy, enantowy	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{CO}_2\text{H}$	0,9184/20				Do wyr. estrów

Temperatura wrzenia 760 mm Hg	Nazwa związku	W z ó r	Ciężar właściwy w 15°	Rozpuszczal- ność w:			Właściwości zewnętrzne, zastosowanie i uwagi
				H ₂ O	Sp	Et	
223 (224)	Kaprynian metylu	CH ₃ (CH ₂) ₈ CO ₂ CH ₃	1,0978		ł		zp owoc., topn. 18° zp różany, prpe ppśb i in.
224 (227)	Nerol	C ₁₀ H ₁₈ O					
225	Eter o-metylowoaminofenylo- wy, o-anizydyna	C ₆ H ₄ (NH ₂)OCH ₃					
225 (222)	l-Cytronelol, rodinol	C ₁₀ H ₂₀ O	0,858÷0,869		ł		prpe, n _D ²⁰ = 1,453 ÷ 1,466
226	a-Ksylidyna, 1, 2-dwumetylo-4- aminobenzen	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ NH ₂	1,075/17				
228 (229)	Cytral, geranial	C ₉ H ₁₅ CHO	0,892÷0,896		ł		zp cytryn., prpe, n _D ²⁰ = 1,487 ÷ 1,489. Z benzydyną → z ppśb
228	Eter o-etylowoaminofenylo- o-fenetydyna	C ₆ H ₄ (NH ₂)OC ₂ H ₅					
229 (230)	Mezydyna, 1, 3, 5-trójmetylo- 2-aminobenzen	(CH ₃) ₃ C ₆ H ₂ NH ₂	0,963		ł		ppśb zp różany, prpe, n _D ²⁰ = 1,476 ÷ 1,479 Chlorowodorek topn. 157°
230	Geraniol	C ₁₀ H ₁₈ O	0,88÷0,886				
230	Dwuetylo-p-toluidyna	CH ₃ C ₆ H ₄ N(C ₂ H ₅) ₂	0,924				
230	Karwon	C ₉ H ₁₄ O	0,9635÷0,966		ł	ł	prpe ppśb, n _D ²⁰ = 1,594
230 (236,5)	m-Chloroanilina	ClC ₆ H ₄ NH ₂	1,222				
230,5	m-Nitrotoluen	CH ₃ C ₆ H ₄ NO ₂	1,168/22		+		ppś
231 (225)	Keton metylowononylowy	CH ₃ CO(CH ₂) ₈ CH ₃	0,826÷0,829				
231	Alkohol decylo- wy norm.	C ₁₀ H ₂₁ OH			ł		n _D ²⁰ = 1,536 ÷ 1,54 zp nieprzyj., topn. 16,5° zp miodu lk
233	Safrol	C ₁₀ H ₁₀ O ₂	1,106				
236 (237,5)	Kwas kaprylowy	CH ₃ (CH ₂) ₆ CO ₂ H	0,910/20	t			zp miodu lk
237	Octan feniloetylu	C ₆ H ₅ CH ₂ CH ₂ O ₂ CCH ₃	1,046				
237	Eter jednofenyłowoglikolowy	OHCH ₂ CH ₂ OC ₆ H ₅			+	ł	ł
238 (241,5)	Chinolina	C ₉ H ₇ N	1,0947/20				

239 (242)	Nikotyna	$C_{10}H_{14}N_2$	1,0097/20	+	+	+	wsz
239 (241)	Adypinian dwuetylu	$C_2H_5O_2C(CH_2)_4CO_2C_2H_5$	1,008/20		!	!	rp
239/739	2-Nitro-1,4-ksylen	$(CH_3)_2C_6H_3NO_2$	1,132				ppśb
243 (245)	Kaprynian etylu	$CH_3(CH_2)_5CO_2C_2H_5$					Do olejku koniakowego
244	Hekseton	$C_{10}H_{18}O$		t		∞	śl
244	4-Nitro-1,3-ksylen	$(CH_3)_2C_6H_3NO_2$	1,135				ppśb
245	Izowalerjarian benzylu	$(CH_3)_2CHCH_2CO_2CH_2C_6H_5$					lk
245 (250)	Glikol dwuetylenowy	$(CH_2CH_2OH)_2O$	1,132	+	+	+	rp
245	6-Chloro-2-aminotoluen, 6-chloro-2-toluidyna	$CH_3C_6H_3(NH_2)Cl$					ppśb; chlorowodorek bl, rozp. w H_2O , topn. 251°
245 (247,2)	Chinaldyna, α -metylochinolina	$C_9H_8CH_3N$					ppśb
248	Aldehyd anyżowy	$CHOC_6H_4OCH_3$	1,126÷1,13			!	prpe, $n_D^{20} = 1,571 \div 1,575$
248 (252)	Eugenol	$OHC_6H_3(OCH_3)CH_2CH:CH_2$	1,072			!	zp gwoździków, prpe, ppś, $n_D^{20} = 1,539 \div 1,542$
251,5	Sulfochlorek benzenu	$C_6H_5SO_2Cl$	1,384			+	0 zp przenikl., ppś, t. 14,5°
252 (r część.)	Aldehyd cynamonowy	$C_6H_5CH:CHCHO$	1,054÷1,058			+	prpe, $n_D^{20} = 1,6195$
253	Izosafrol	$C_{10}H_{10}O_2$	1,124÷1,129			!	$n_D^{20} = 1,574 \div 1,58$
254,5	Eter p-etylowoaminofenyłowy, p-fenetydyna	$C_6H_4(NH_2)OC_2H_5$	1,0613				ppś; chlorowodorek topn. 234°, sb
255 (260)	Izowalerjarian borneolu, bor- nywal	$CH_3(CH_2)_3CO_2C_{10}H_{17}$	0,955	0	!	!	śl
257	Adypinian dwuizopropylu	$C_3H_7O_2C(CH_2)_4CO_2C_3H_7$	0,977/20			!	rp
258,5	Trójocian gliceryny, trójacetyna	$(CH_3CO_2)_3C_3H_5$	1,16	t	∞	∞	lk i in.
259 (261)	Dwuocian gliceryny, dwuacetyna	$(CH_3CO_2)_2C_3H_5OH$	1,1788	!	!		lk i in.
260 (262)	Dwuetylo-p-fenylendwuamina niesym.	$C_6H_4(NH_2)N(C_2H_5)_2$					Z $FeCl_3 \rightarrow cz$
261 (265)	Izo Eugenol	$OHC_6H_3(OCH_3)CH:CHCH_3$	1,087÷1,091			!	zp gwoździków, prpe, $n_D^{20} = 1,57 \div 1,576$
263	1-Chloronaftalen	$C_{10}H_7Cl$	1,194				stżw
267,5	Eter o-etylowonitrofenyłowy	$C_6H_4(NO_2)OC_2H_5$					ppś
272	Acetylosalicylan etylu	$CH_3CO_2C_6H_4CO_2C_2H_5$	1,157				prcl

Temperatura wrzenia 760 mm Hg	Nazwa związku	W z ó r	Ciężar właściwy w 15°	Rozpuszczalność w:			Właściwości zewnętrzne, zastosowanie i uwagi
				H ₂ O	Sp	Et	
273	Eter o-metylowonitrofenylowy	$C_6H_4(NO_2)OCH_3$	1,254/20				ppś
277	Salicylan izoamylu	$C_6H_4(OH)CO_2C_5H_{11}$	1,049 ÷ 1,055		ł		prpe, $n_D^{20} = 1,505 \div 1,508$
282	o-Ftalan dwumetylowy	$C_6H_4(CO_2CH_3)_2$					rp, lk i in.
285/710	Etylobenzyloanilina	$C_6H_5N(C_2H_5)CH_2C_6H_5$	1,034	0	ł	∞	ppśb
286	β-Hydroksyetyloanilina	$C_6H_5NHCH_2CH_2OH$	1,258/20		ł	ł	ppśb; z CaOCl ₂ zb zl
289	Fosforan trój-n-butyłowy	$(C_4H_9O)_3PO$	0,9727/25				lkcl
290	Gliceryna	$CH_2OHCH(OH)CH_2OH$	1,260	∞	∞	0	lz, $n_D^{20} = 1,4729$
292 (282)	Metylodwufenyloamina	$C_6H_5N(CH_3)C_6H_5$	1,048	+			ppśb
295	o-Ftalan dwuetylowy	$C_6H_4(CO_2C_2H_5)_2$	1,118	t	+		rp, prpe i in.
295 (298)	Eter dwubenzyłowy	$C_6H_5CH_2OCH_2C_6H_5$	1,035				lk
295 (297)	Etylodwufenyloamina	$(C_6H_5)_2NC_2H_5$			+		ppś
300	α-Santalol	$C_{15}H_{24}O$	0,979				śl, prpe, $n_D^{20} = 1,499$
305 (r część.)	Metylobenzyloanilina	$C_6H_5N(CH_3)CH_2C_6H_5$		0	+	+	
309	β-Santalol	$C_{15}H_{24}O$	0,973				śl, prpe, $n_D^{20} = 1,5092$
310	Adypinian dwuizoamylu	$C_5H_{11}O_2C(CH_2)_4CO_2C_5H_{11}$	0,954/20				rp
312	Benzylo-p-toluidyna	$CH_3C_6H_4NHCH_2C_6H_5$					ż, olej stopniowo krzepnie
312/727 r	4,4'-Dwuamino-3,3'-dwutolylamina	$NH_2(CH_2)_6NH_2C_6H_4NH_2(CH_2)_6NH_2$					
316	Etylo-β-naftyloamina	$C_{10}H_7NHC_2H_5$					ppśb; chlorowodorek topn. 235°
323	Benzoesan benzylu	$C_6H_5CO_2CH_2C_6H_5$	1,1224/19		ł		prpe, lk i in.; topn. 19 ÷ 21°
325 (292 ÷ 330)	Etylo-α-naftyloamina	$C_{10}H_7NHC_2H_5$	1,073/18				ppśb, prk; chlorowodorek topn. 193°
326	Sparteina	$C_{15}H_{26}N_2$	1,019	t	ł	ł	śl; siarczan mięknie w 125°, topn. około 140°
> 400	Fosforan trój-o-krezyłowy	$(CH_3C_6H_4O)_3PO$	1,792				lkcl, topn. 11°

Temperatura topnienia	Nazwa związku	W z ó r	Temperatura wrzenia 760 mm Hg	Rozpuszczalność w:			Właściwości zewnętrzne, zastosowanie i uwagi
				H ₂ O	Sp	Et	
20 (25) 20,5	Cykloheksanol, heksalina Acetofenon	C ₆ H ₁₁ OH C ₆ H ₅ COCH ₃	160 202		t		bb, ig bl, char. zp, śl, prpe; HCHO+KOH stęż. → kondens.
21 (22)	4-Chloro-2-aminotoluen; 4-chloro-2-toluidyna	CH ₃ C ₆ H ₃ (NH ₂)Cl	237/722		ł		bb, kr, ppśb
22 22	Metylobenzyl-o-toluidyna Anetol	CH ₃ C ₆ H ₄ N(CH ₃)CH ₂ C ₆ H ₅ CH ₃ OC ₆ H ₄ CH:CHCH ₃	233,6			ł	ppśb bl, zp anyżu, prpe, n _D ²⁰ = 1,559 ÷ 1,561
22,5 (15)	Eter dwumetylowopirokatechi- nowy, weratrol	C ₆ H ₄ (OCH ₃) ₂	205				
23 (17,5)	Fenylhydrazyna	C ₆ H ₅ NHNH ₂	241	t	∞	∞	bb, tb, ppś
24 (25)	Antranilan metylu	C ₆ H ₄ NH ₂ CO ₂ CH ₃		ł			kr, zp kwiat pomarańcz., prpe; roztw. nb fluoresc.
24	Alkohol 1,4-anyżowy	CH ₃ OC ₆ H ₄ CH ₂ OH	259				bb, ig
25,5	Alkohol butylowy trzecio- rzędny, trójmetylokarbinol	(CH ₃) ₃ COH	82,5	∞			bb, tb, ppś; HgSO ₄ (odcz. Denigès) z osad
26	1,3-Dwumetylo-4-hydroksy- benzen; 1,3,4-ksylenol	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ OH	211	+	+		ig; FeCl ₃ +H ₂ O → nb
26	Etylobenzyl-o-toluidyna	CH ₃ C ₆ H ₄ NC ₂ H ₅ CH ₂ C ₆ H ₅					
26	o-Aminotiofenol	NH ₂ C ₆ H ₄ SH	234				
26 (27)	Dwufenylometan	C ₆ H ₅ CH ₂ C ₆ H ₅	261,5		ł	ł	ig, zp pomarańcz., prpe, rp
27 (49)	Benzofenon (nietrw.)	C ₆ H ₅ COC ₆ H ₅	306	0	+	+	bb, kr
27 (28)	Czterometylenodwuamina	NH ₂ (CH ₂) ₄ NH ₂	159	+			
28	p-Metyloacetofenon, melilot	CH ₃ C ₆ H ₄ COCH ₃	222 ÷ 226		ł		prpe, do tytoniu i in.
28	Eter dwufenylowy	C ₆ H ₅ OC ₆ H ₅	252 (259)	0	+	∞	zp pelargonji, prpe i in.

Temperatura topnienia	Nazwa związku	W z ó r	Temperatura wrzenia 760 mm Hg	Rozpuszczalność w:			Właściwości zewnętrzne, zastosowanie i uwagi
				H ₂ O	Sp	Et	
28	Eter jednoetylowopirokatechinowy	$C_6H_4(OH)OC_2H_5$	216				śl
28,5 (32)	Gwajakol, eter jednometylowopirokatechinowy	$C_6H_4(OH)OCH_3$	205	+	ł	ł	bb, kr, ppśl; pikrynian topn. 80°
28,5	m-Chlorofenol	ClC_6H_4OH	214		+		ig
29 (30)	5-Chloro-2-aminotoluen; 5-chloro-2-toluidyna	$CH_3C_6H_3(NH_2)Cl$	237		+		bl, ppśb
30 (31)	o-Krezol	$C_6H_4(OH)CH_3$	191	t	+	+	kr, dez
31,3	Kwas kaprynowy	$CH_3(CH_2)_8CO_2H$	268,4	0	ł	ł	bb, ig
32	Benzyloanilina	$C_6H_5CH_2NHC_6H_5$	299 (310)	+	+		
32 (33)	p-Toluenosulfonian etylu	$CH_3C_6H_4SO_2OC_2H_5$					
32 (34)	Alkohol cynamonowy	$C_6H_5CH:CHCH_2OH$	257,5		ł		ig, zp hiacynt., prpe
32,5	o-Nitrochlorobenzen	$NO_2C_6H_4Cl$	245,5	0	+		ig
33	1,3-Dwuchloro-4-nitrobenzen	$Cl_2C_6H_3NO_2$	258		ł	∞	
34	Kwas erukowy	$CH_3(CH_2)_7CH:CH(CH_2)_{11}CO_2H$		0	+	ł	bb, ig, ppśl
34,6 (24,6)	Izochinolina	C_9H_7N	242,5				tb, ppś; pikrynian topn. 222÷223,5°
35 (37)	Heliotropina, piperonal	$C_8H_6O_3$	263	t	ł	ł	kr, zp heliotrop., prpe
35 (38)	Pinakon	$C_6H_{14}O_2$	172/740	t	ł	ł	ig
36	Cynamonian metylu	$C_6H_5CH:CHCO_2CH_3$	256÷263		ł		kr, zp balsam. i kwiatu pomarań., prpe
36	Azoksybenzen	$C_6H_5N(O)NC_6H_5$		0	+	ł	ż, ig, ppśb; lotny z przegrz. parą wodną
36 (39)	Cynamonian benzylu	$C_6H_5CH:CHCO_2CH_2C_6H_5$	335÷340 r		ł	ł	kr, zp sł. aromat., prpe
36,5	p-Krezol	$C_6H_4(OH)CH_3$	202	t	+	+	dez i in.
37	p-Chlorofenol	$C_6H_4(OH)Cl$	217	t	ł	ł	zp wstręt., ppś, dez

37	Eter β -etylowonaftyłowy, nerolina nowa	$C_{10}H_7OC_2H_5$	275	0	ł		tb, zp akacji, prpe
37	4-Chloro-2-nitrotoluen	$CH_3C_6H_4(NO_2)Cl$	240/718		+	ł	ig, ppśb
37	6-Chloro-2-nitrotoluen	$CH_3C_6H_3(NO_2)Cl$	238				ig, ppśb
38	Chlorobezwodnik kwasu 2-chlorotoluenu-4-sulfonowego	$CH_3C_6H_3ClSO_2Cl$					Do utożsamiania $CH_3C_6H_3ClSO_3H$
38	Adypinian dwucykloheksylu	$C_6H_{11}O_2C(CH_2)_4CO_2C_6H_{11}$	315÷325				lkcl
38,8 (36,3)	1-Chloro-3,4-dwunitrobenzen	$ClC_6H_3(NO_2)_2$			+		ig
39 (40)	Kwas bromobehenowy	$C_{21}H_{42}BrCO_2H$					śl
39,5 (40,5)	Efedryna I	$C_{10}H_{15}ON \cdot H_2O$		t	ł	ł	śla, lewoskrętna
40 (41)	Chlorobezwodnik kwasu 1-chloro-2-nitrobenzeno-4-sulfonowego	$ClNO_2C_6H_3SO_2Cl$					ppś
41	Dwumetylo-p-fenylendwuamina niesym.	$C_6H_4(NH_2)N(CH_3)_2$	263,3	+	+		ig, ppśb
42	Wodoronadtlenek benzoylu	C_6H_5COOOH	wyb.	t			
42	α -Hydroindon	C_9H_8O	244		ł	ł	tb, ppśb
42	Bezwodnik kwasu benzoowego	$(C_6H_5CO)_2O$	> 360	0	+	+	bb, kr
42 (43)	Salicylan fenylu, salol	$OHC_6H_4CO_2C_6H_5$		t	ł	ł	bb, tb (proszek), śl
42 (88)	1-Chloro-2,6-dwunitrobenzen	$ClC_6H_3(NO_2)_2$	315				pz
42,3 (44,5)	Mentol	$C_{10}H_{18}OH$	212,5 (216)		ł	ł	ig, charakt. zp, śl, prks
42,5 (43)	Fenol	C_6H_5OH	181,5/700	+	∞	∞	bb, pz, lz
42,8 (45)	p-Toluidyna	$CH_3C_6H_4NH_2$	200,4	t	ł	ł	bl, ppśb
43	Ftalan benzylu oboj.	$C_6H_4(CO_2CH_2C_6H_5)_2$					lkcl
43	1,2-Dwuchloro-4-nitrobenzen	$Cl_2C_6H_3NO_2$	256÷266				kr, ppśb
43 (44) (bw 65÷66)	Kwas benzenosulfonowy	$C_6H_5SO_3H + H_2O$		ł	ł	0	bb, tb, rozplyw., ppś
44	Styracyna	$C_6H_5CH:CHCO_2CH_2CH:CHC_6H_5$			t		kr, zp slab. cynamon. i gorzk. migdal., prpe

Temperatura topnienia	Nazwa związku	W z ó r	Temperatura wrzenia 760 mm Hg	Rozpuszczalność w:			Właściwości zewnętrzne, zastosowanie i uwagi
				H ₂ O	Sp	Et	
44,4	m-Nitrochlorobenzen	NO ₂ C ₆ H ₄ Cl	235,6 sb	0	ł	ł	pz, zp gorzk. migdał. bb, kr, farbiarstwo i in. ig b ig, siarczan rozp. w H ₂ O
45 (39,5)	Kwas lewulinowy	CH ₃ CO(CH ₂) ₂ CO ₂ H	250 r	ł	ł	ł	
45 (42)	Cyjanoamina, cyjanoamid	H ₂ N-CN		+		ł	
45	Eter 4-chloro-2-aminodwufenyłowy	ClC ₆ H ₃ (NH ₂)OC ₆ H ₅					
45	Dwufenylina; o,p-dwuamino-dwufenył	NH ₂ C ₆ H ₄ C ₆ H ₄ NH ₂	362	t	ł	ł	
45,1 (44)	o-Nitrofenol	C ₆ H ₄ (OH)NO ₂	214	t	+	ł	ż, ig, zp przenikliwy, ppś jż, ig, ppśb ppśb kr, ppś
46 (44)	Aldehyd o-nitrobenzoesowy	C ₆ H ₄ (NO ₂)CHO		t	ł	+	
47 (48)	2-Chloro-4-amino-1,3-ksylen; 2-chloro-m-ksylidyna	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₂ ClNH ₂					
47,5	Aldehyd p-chlorobenzoesowy	ClC ₆ H ₄ CHO	213	+	ł	ł	
48 (49)	Chlorek o-nitrobenzylu	(CH ₂ Cl)C ₆ H ₄ NO ₂			ł	+	
48,5 (49,6)	Uretan, karbaminian etylu	NH ₂ COOC ₂ H ₅	184		ł	ł	bb, bl, śl, ppśl bb, pz, lkcl pz bb, pz, lkcl, śl bl
49	Fosforan trójfenylowy	(C ₆ H ₅ O) ₃ PO		0	+	ł	
49 (27)	Benzofenon	C ₆ H ₅ COC ₆ H ₅	306	0	ł	ł	
49 (50)	Bursztynian benzylu oboj.	(CH ₂) ₂ (CO ₂ CH ₂ C ₆ H ₅) ₂					
49	1,3-Dwumetylo - 2 - hydroksybenzen; 1,3,2-ksylenol	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ OH	205				
49,2	Alkohol cetylowy	CH ₃ (CH ₂) ₁₄ CH ₂ OH	344	0	ł	ł	bb, bl, bez zp, prks ig, ppśb ppśb ppśb kr, romb, ppśb
49,3 (tech. 46)	α-Naftyloamina	C ₁₀ H ₇ NH ₂	300,8 sb	t	ł	ł	
50	2,5-Dwuchloroanilina	Cl ₂ C ₆ H ₃ NH ₂	251	t	+	+	
50,5	3,5-Dwuchloroanilina	Cl ₂ C ₆ H ₃ NH ₂	259				
51	1-Chloro-2,4-dwunitrobenzen	ClC ₆ H ₃ (NO ₂) ₂	315 r. częśc.	0	+	ł	

51	Eter 2-etylowo-1-aminonaftylowy	$C_{10}H_6(NH_2)OC_2H_5$	300		ł		pz, ppśb, w spirytusie f fluorescencja; z $FeCl_3$ → cmnb zb
51	Czterometylo - p - fenylenodwumina	$C_6H_4[N(CH_3)_2]_2$	260		+		bl, od na ozon
51,5	Tymol	$CH_3C_6H_3(OH)CH(CH_3)_2$	232	t	ł		kr, prks
51,5 (bw 141÷142)	Kwas 2-nitrofenolo-4-sulfonowy	$C_6H_3(OH)(NO_2)SO_3H + 3 H_2O$		ł	ł		ig, ppś
51,5	Eter 4-metylowo-3-aminokrezylowy, krezydyna	$CH_3C_6H_3(NH_2)OCH_3$	235				ppśb
52	Indol	C_8H_7N	253		ł		bb, pz, prpe; roztw. z HNO_3 i $NaNO_2$ → cz osad; z $HCHO$ i HCl cz zb
52 (56)	Eter p-metylowoaminofenylo-owy, p-anizydyna	$C_6H_4(NH_2)OCH_3$	246				ppśb
53	p-Dwuchlorobenzen	$C_6H_4Cl_2$	173,7	0	ł	ł	kr, ppś, przeciw molom
53 (55)	2,6-Dwuchloro-4-amino-1,3-ksylen; 2,6-dwuchloro-mksylidyna	$(CH_3)_2C_6HCl_2NH_2$					ppśb
53 (57)	Metyloetylodwufenylomocznik, centralit III	$CH_3(C_2H_5)NCON(C_6H_5)_2$					prcl; z HNO_3 jak centralit I
53 (do 58)	Wodnik chloralu	$CCl_3CH(OH)_2$	97,5	ł	ł	ł	tb
54	β-Jednonitrogliceryna	$C_9H_5(OH)_2ONO_2$					
54	Eter p-metylowonitrofenylowy	$C_6H_4(NO_2)OCH_3$	258				sł, ppś
54	Dwuetylodwufenylomocznik niesym.	$(C_6H_5)_2NCON(C_2H_5)_2$		+	ł		kr, prcl
54	Dwufenyloamina	$C_6H_5NHC_6H_5$	302 (310)	0	+	ł	ppśb i in.
54,5	p-Nitrotoluen	$CH_3C_6H_4NO_2$	237,7				bb, kr, ppś
54,5	Dwubenzyl-p-toluidyna	$CH_3C_6H_4N(CH_2C_6H_5)_2$		0	t		ppś
54,5	1,4-Dwuchloro-2-nitrobenzen	$Cl_2C_6H_3NO_2$	266		+		kr