

GAZ	Wzór	NDS		NDSCH		DGW	Gęstość powietrze=1
		ppm	mg/m ³	ppm	mg/m ³	%V/V	
Aceton	C ₃ H ₆ O	250	600	750	1800	2,1	2
Acetylen	C ₂ H ₂	x	x	x	x	2,3	0,91
Alkohol butylowy	C ₄ H ₁₀ O	16,2	50	48,7	150	1,4	2,55
Alkohol etylowy (etanol)	C ₂ H ₅ OH	1000	1900	x	x	3,3	1,59
Amoniak	NH ₃	19,7	14	39,5	28	15	0,6
Benzen	C ₆ H ₆	0,49	1,6	x	x	1,2	2,7
Benzyna ekstrakcyjna/samoch.		137	500	412	1500	0,7	3,2
Butan	C ₄ H ₁₀	808	1900	1276	3000	1,9	2,08
Chlor	Cl ₂	0,24	0,7	0,51	1,5	x	2,49
Chlorobenzen		5	23	15,2	70	1,3	3,9
Chlorowodór	HCL	3,3	5	6,6	10	x	1,27
Cyjanowodór	HCN	x	x	4,52	5 (NDSP)	x	0,974
Cykloheksan	C ₆ H ₁₂	87,9	300	293	1000	1,2	2,91
Dwutlenek azotu	NO ₂	0,37	0,7	0,8	1,5	x	1,58
Dwutlenek chloru	ClO ₂	0,11	0,3	0,33	0,9	x	2,33
Dwutlenek siarki	SO ₂	0,5	1,3	1	2,7	x	2,26
Dwutlenek węgla	CO ₂	5000	9000	15000	27000	x	1,52
Etan	C ₂ H ₆	x	x	x	x	3	1,05
Etanol (Alkohol etylowy)	C ₂ H ₅ OH	1000	1900	x	x	3,3	1,59
Etylen	C ₂ H ₄	x	x	x	x	2,7	0,97
Fenol	C ₆ H ₆ O	2	7,8	4,1	16	0,3	3,24
Fluor	F ₂	0,0315	0,05	0,252	0,4	x	1,7
Fluorowodór	HF	0,6	0,5	2,4	2	x	0,7
Fosforowodór	PH ₃	0,0708	0,1	0,566	0,8	1	1,18
Glikol etylenowy		3,97	15	13,1	50	3,2	2,14
Heksan	C ₆ H ₁₄	20	72	x	x	1,2	2,97
Heptan	C ₇ H ₁₆	288	1200	480	2000	1,1	3,46
Ksylene	C ₈ H ₁₀	22,7	100	x	x	1	3,66
Kwas mrówkowy		2,6	5	7,8	15	18	1,6
Kwas octowy		10	25	20	50	4	2,07
LPG (propan-butane)	propan	535	1800	x	x	2	~2
	butane	808	1900	1276	3000		
Metan	CH ₄	x	x	x	x	5	0,55
Metanol (alkohol metylowy)	CH ₃ OH	71,5	100	214,5	300	5,5	1,11
Nafta oświetleniowa			100		300	2,1	4,5
Octan etylu		202	734	404	1468	2,2	3,04
Oktan	C ₈ H ₁₈	211	1000	380	1800	0,8	3,86
Olej napędowy/opalowy						1,3	3
Ozon	O ₃	0,76	0,15	x	x	x	1,66
Pentan	C ₅ H ₁₂		3000	x	x	1,3	2,48
Podtlenek azotu	N ₂ O	50	90	x	x	x	1,52
Propan	C ₃ H ₈	535	1800	x	x	2,1	1,55
Siarkowodór	H ₂ S	5	7	10	14	4,3	1,19
Styren		12,2	50	24,4	100	1,1	3,6
Terpentyna	C ₁₀ H ₁₀	19,9	112	53,3	300	0,8	4,7
Tlenek azotu	NO	1,8	3,5	3,6	7	x	1,04
Tlenek etylenu	C ₂ H ₄ O	0,55	1			2,6	1,52
Tlenek węgla	CO	20	23	100	117	12,5	0,97
Toluen		26,5	100	53	200	1,2	3,18
Wodór	H ₂	x	x	x	x	4	0,07

$$\text{stężenie_gazu [ppm]} = (\text{stężenie_gazu [mg/m}^3\text{]} \times 24,45) / \text{masa_cząsteczkowa}$$