

Tabela gazow GfG

Rodzaj gazu	Formuła chemiczna	Nr gazu GfG	TRGS 900		Gęstość gazu pow.=1	Temp. zapłonu °C	Punkt zapłonu °C	Masa molowa	Granice wybuchowości przy 20°C / 1013mbar		Zasady pomiaru i min.zakresy					
			Wydanie 2003						DGW	GGW	WT	WL	EC	CS	IR	
			ppm	mg/m3					%DGW	%obj.	ppm	ppm	%obj.			
Aceton	CH3-CO-CH3	1	500	1200	2,00	435	<-20	58,08	2,5	13,0	0.. 50			20.. 300	0.0.5	
Acetonitril	CH3-C≡N	2	20	34	1,42	525	6	41,05	3,0	16,0	0..100			20..1000		
Acetylen (= etyn)	HC≡CH	3			0,91	305		26,04	2,3	100	0..100			20..1000		
Amoniak	NH3	6	50	35	0,60	630		17,03	15,4	33,6	0.. 50		0.. 50	20.. 300		
Arsan (= arsenowodór)	AsH3	111	0,05	0,2	2,69	285		77,95	3,9	100				0.. 1		
Azot (pomiar ubytku O2)	N2	144			0,97			28,01	-	-			21-0%			
Dwutlenek azotu	NO2	94	5	9,5	1,59			46,01	-	-			0.. 10			
Tlenek azotu	NO	95	25	30	1,04			30,01	-	-			0..100			
Benzyna (paliwo gaźnikowe)	mieszanina	10		250			-21		0,6	7,6	0..100			20..1000		
Benzen	C6 H6	11	1	3,25	2,7	498	-11	78,11	1,2	8,0	0..100			20.. 300		
Trichlorek boru (pomiar HCl)	BCl3	134			4,06			117,17	-	-			0.. 3			
Trifluorek boru (pomiar HF)	BF3	135	1	3	2,37			67,81	-	-			0.. 3			
Bromometan (R40 B1)	CH3 Br	136	(5)	(20)	3,07	535	194	94,94	8,6	20,0				20.. 300		
Bromotrifluorometan (Halon 1301)	CBrF3	13	1000	6200	5,24			148,91	-	-	0..10					
Butadien	CH2=CH-CH=CH2	14	5	11	1,92	415	-85	54,03	1,4	16,3	0..100			20.. 300		
n-Butan	C4 H10	15	1000	2400	2,11	365	-60	58,12	1,4	9,3	0.. 50	0.. 5		30..2000	0.0.1	
iso-Butan	(CH3)3CH	16	1000	2350	2,11	460	-83	58,12	1,5**	9,4**	0.. 50	0.. 5		30..2000	0.0.2	
1-Butanol	C4H9OH	17	100	300	2,55	359	29	74,12	1,7	12,0	0..100			20..1000	0.0.2	
2-Butanol	C2H5-CHOH-CH3	137	100	300	2,56	405	24	74,12	1,7	9,8	0..100			20..1000	0.0.2	
Isobutanol (= 2-metylu-1-propanol)	(CH3)2CH-CH2OH	70	100	300	2,56	415	28	74,12	1,7	10,9	0..100			20..1000	0.0.2	
2-Butanon (= metyloetyloketon)	CH3-CO-C2H5	18	200	600	2,49	404	-9	72,11	1,8	11,5	0..100			20..1000	0.0.2	
1-Buten (= 1-butylen)	CH2=CH-CH2-CH3	22			2,00	440	-112	56,11	1,6	10,0	0..100			20..1000	0.0.2	
n-Butyloacetat	CH3-CO-O-C4H9	19	100	480	4,01	425	22	116,16	1,2	7,5	0..100			20..1000	0.0.2	
iso-Butyloacetat	CH3-CO-O-CH2-CH(CH3)2	20	100	480	4,01	421	18	116,16	1,6	10,5	0..100			20..1000	0.0.1	
Chlor	Cl2	23	0,5	1,5	2,49			70,91	-	-			0.. 5			
Dwuchlorofluorometan (R22)	CHClF2	48	1000	3600	2,99			86,47	-	-	0..10			30..1000		
Dwutlenek chloru	ClO2	112	0,1	0,28	2,33			67,45	-	-			0.. 1			
Chlorometan (= chlorek metylu)	CH3 Cl	24	50	100	1,78	625		50,49	7,6	19,0				20.. 300		
Chlorowodór (= kwas solny)	HCl	25	5	8	1,27			36,46	-	-			0.. 10			
Cyjanowodór (= kwas pruski)	HC≡N	26	10	11	0,95	538	-18	27,03	5,4	46,6			0.. 20			
Cykloheksan	C6 H12 (6-pierścieni)	27	200	700	2,91	245	-20	84,16	1,0	9,3	0..100			20.. 500	0.0.1	
Cyklopentan	C5 H10 (5-pierścieni)	28			2,42	361	<-17	70,13	1,4	8,0	0..100			20..1000	0.0.2	
Diboran	B2H6	113	0,1	0,1	0,97	ca.40	-90	27,67	(0,8)	100			0.. 4			
Dwuchlorodwufluorometan (R 12)	C Cl2 F2	30	1000	5000	4,26			120,91	-	-	0.. 5			30..2000		
1,1-Dwuchloroetan	CHCl2-CH3	31	100	410	3,42	660	-17	98,96	5,6	16,0				20.. 500		
Dwuchlorometan (=chlorek metylenu)	CH2 Cl2	33	100	350	2,93	556		84,93	13,0	22,0				20.. 300		
Dwuchloroetylowy eter	C2H5-O-C2H5	115	400	1200	2,55	175	-20	74,12	1,7	36,0	0..100			30..2000		
Dwufluorowy etan (152 a)	CHF2-CH3	139			2,28	455		66,05	3,7	20,2				30..1000		
Dwumetylowy eter	CH3-O-CH3	36	1000	1910	1,63	235	-42,2	46,07	2,7	32,0	0..100			30..2000	0.0.1	
1,4-Dioksan	(C2H4-O-C2H4)O (6-pierścieni)	140	20	73	3,04	300	12	88,11	1,9	22,5	0..100			30..2000		
Etan	C2 H6	39			1,05	515	-135	30,07	2,4	14,3	0.. 50			50..5000	0.5	
Etanol	C2 H5 OH	40	500	960	1,59	363	12	46,07	3,1	27,7	0.. 50			30..2000	0.0.2	
Etyloacetat	CH3-CO-O-C2H5	41	400	1500	3,04	426	-4	88,11	2,0	12,8	0..100			20.. 500	0.0.2	
Etylen (eten)	CH2=CH2	43			0,98	425		28,05	2,4	32,6	0.. 50			20..1000	0.5	
Tlenek etylenu	(CH2-CH2)O	44	1	2	1,52	440	-30	44,05	2,6	100	0..100		0.. 10	20.. 300	0.0.2	
Fluor	F2	118	0,1	0,16	1,31			38,00	-	-			0.. 10			
Fluorowodór (=kwas fluorowodorowy)	HF	119	3	2,5	(0,71)			20,01	-	-			0.. 10			
			ppm	mg/m3	pow.=1	°C	°C		DGW	GGW	%DGW	%obj.	ppm	ppm	%obj.	
Fosgen	COCl2	108	0,02	0,08	3,50			98,92	-	-			0.. 2			
Fosfan (= fosforowodór)	PH3	109	0,1	0,14	1,18	100		34,00	1,0	100			0.. 1			
Formaldehyd	H2C=O	47	0,5	0,62	1,04	424		30,03	7,0	73,0			0.. 20			
Gaz miejski G110	CO + H2 + CH4	93						ok. 5,4		0..100			300 CO		tylko CO	
Gaz składowiskowy	CH4 + CO2	138						mieszanina - wartości zmienne				0..50			0..50	
German (= germanowodór)	GeH4	120	0,2	0,6	2,65	<85		76,62	(1,0)	100			0.. 10			
Hel	He	49			0,14			4,0	-	-			0.. 5			
n-Heptan	C7 H16	50	500	2100	3,46	220	-4	100,20	1,1	6,7	0..100			20..1000	0.0.1	
n-Heksan	C6 H14	51	50	180	2,98	225	-20	86,18	1,0	8,1	0..100			20.. 500	0.0.2	
Kerosin (np. ropa 180/220)	mieszanina	141	200	1000	ca. 4	355	60		0,6	8,0	0..100			20..1000		
Metan	CH4	59			0,55	537		16,04	4,4	16,5	0.. 50	0.. 10		50..5000	0.5	
Metanol	CH3 OH	60	200	270	1,11	464	11	32,04	5,5	44,0	0.. 50			20..1000	0.0.2	
Metyloacetat	CH3-CO-O-CH3	61	200	610	2,56	454	-10	74,08	3,1	16,0	0..100			20.. 500	0.0.2	
Metyloamina	CH3-NH2	142	10	13	1,08	430	-15	31,06	4,9	20,7		0.. 50		20.. 200		
Metyloisobutyloketon (MIBK)	CH3-CO-CH2-CH(CH3)2	66	20	83	3,46	448	18	100,2	1,2	8,0	0..100			20..1000	0.0.1	
n-Nonan	C9 H20	72			4,43	205	31	128,26	0,7	5,6	0..100			20..1000	0.0.1	
l-Oktan (= 2,2,4-trimetylopentan)	C8 H18	73	500	2400	3,94	415	-12	114,2	1,0	6,0	0..100			20..1000	0.0.1	
n-Oktan	C8 H18	74	500	2400	3,95	206	13	114,23	0,8	6,5	0..100			20..1000	0.0.1	
Ozon	O3	107	0,1	0,2	1,66			48,00					0.. 1			
Pentafluorobutan (R365)	CF3-CH2-CF2-CH3	127			5,11	580		148,08	3,5	9,0				30..1000		
Pentafluoropropan (R245)	CF3-CH2-CHF2 (R245fa)	131			4,60			134,05	-	-				30..1000		
n-Pentan	C5 H12	76	1000	3000	2,49	260	-49	72,15	1,4	7,8	0..100			20..1000	0.0.1	
Propan	C3 H8	81	1000	1800	1,55	450	-104	44,1	1,7	10,9	0.. 50			30..2000	0.0.1	
1-Propanol	C3H7OH	85			2,08	412	15	60,10	2,1	17,5	0..100			20..1000	0.0.2	
2-Propanol (= isopropanol)	CH3-CHOH-CH3	82	200	500	2,08	399	12	60,10	2,0	12,0	0..100			20..1000	0.0.2	
Propen (= propylen)	CH3-CH=CH2	87			1,48	455	-108	42,08	2,0	11,1	0..100			20..1000		
Propin	CH3-C≡CH	132	1000	1700	1,38	122		40,06	1,8	16,8	0..100			20..1000		
Propyloacetat	CH3-CO-O-C3H7	84	100	420	3,53	450	13	102,13	1,7	8,0	0..100			20..1000		
Tlenek propylenu	CH3-(CH-CH2)O	123	2,5	6	2,01	449	-37	58,08	1,9	24,0	0..100		0.. 10	20.. 300	0.0.2	
Tlen	O2	89			1,10			32,00	-	-			0..5%			
Dwutlenek siarki	SO2	90	0,5	1,3	2,26			64,04	-	-			0.. 10			
Heksafluorek siarki (sześciofluorek)	SF6	91	1000	6100	5,11			145,05	-	-	0.. 10					
Siarkowodór	H2S	92	10	14	1,19	270		34,08	4,3	45,5			0.. 30			
Silan (= krzemowodór)	SiH4	110			1,11	<85		32,12	(1,0)	100			0.. 20			
Czterochlorek krzemu	SiCl4 (pomiar HCl)	143			5,87			169,9								