ПРИЛОЖЕНИЕ I
Обязательное

Основные константы индивидуальных газов

Наименование газа	Химическая формула	Молекулярный вес, M	Плотность, ρ_i кг/м3	
			При 0°С и 0,10132 МПа	При 20°С 0,10132 МПа
Метан	CH_4	16,042	0,7172	0,6681
Этан	C_2H_6	30,068	1,3548	1,260
Пропан	C_3H_8	44,094	2,009	1,8659
Н.Бутан	C_4H_{10}	58,120	2,7010	2,4947
Изо-Бутан	C_4H_{10}	58,120	2,6803	2,4911
н-Пентан	C_5H_{12}	72,151	3,4531	3,1633
изо-Пентан	C_5H_{12}	72,151	3,4531	3,1633
Гексан	C_6H_{14}	86,178	3,7484	3,5849
Гептан	C_7H_{16}	100,198	4,4731	4,1679
Октан	C_8H_{18}	114,220	5,030	4,687
Азот	N_2	28,016	1,2501	1,1889
Водород	H_2	2,016	0,0898	0,0837
Воздух	–	28,096	1,2928	1,2046
Кислород	O_2	32,00	1,4285	1,3311
Сероводород	H_2S	34,082	1,5358	1,4311
Двуокись углерода	CO_2	44,011	1,9767	1,8346
Окись углерода	CO	28,011	1,250	1,165
Окись азота	NO	30,01	1,34	1,249
Двуокись серы	SO_2	64,06	2,947	2,727
Этилмеркаптан	C_2H_5SH	62,13	0,84	–