

気体燃料の物性代表値

今回は気体燃料について、*1 中部ガス㈱ *2 ガステックサービス㈱の成分組成例から物性値を表に まとめました。燃焼計算にご利用ください。

項目		都市ガス *1		液化ガス *2		
			6C	13A	プロパン	ブタン・プロパン
密度 kg/m³N kg/m³N		0.940	0.844	2.019	2. 423	
比重 (air=1)			0.727	0.653	1.562	1.874
	物質名	分子式	vo1%	vo1%	vo1%	vo1%
	二酸化炭素	CO2	14. 7	_	_	_
	エチレン	C2H4	_	_	_	0.5
	エタン	C2H6	0. 1	6. 5	1.2	_
	プロピレン	СзН6	_	_	0.1	_
成	プロパン	СзН8	7.4	2. 5	97.6	30. 5
分	イソーブテン	i-C4H8	_	-	_	_
組	イソーブタン	i-C4H10	1.5	0.9	0.9	20.3
成	正ーブタン	n-C4H10	3. 4	1. 9	0.2	48.4
例	ペンタン	C5H12	_	ı	_	0.3 *3
	酸素	0_2	4.8	ı	_	_
	一酸化炭素	CO	2.0	_	_	_
	メタン	CH4	2. 2	88. 2	_	_
	水素	H2	44. 9	_	_	_
	窒素	N ₂	19.0	_	_	_
	発熱量	高位	20. 54	45.63	98.99	118. 7
	元が里		(4906)	(10899)	(23643)	(28351)
$\mathrm{MJ/m}^3\mathrm{N}\mathrm{(kca1/m}^3\mathrm{N)}$		低位	18. 51	41. 32	91. 18	109.6
			(4421)	(9869)	(21778)	(26178)
	理論空気量	$\mathrm{m}^3\mathrm{N/m}^3\mathrm{N}$	4. 39	10.95	23. 81	28.61
燃焼ガス量m3N/m3N		湿り	5. 53	12.04	25. 79	30.90
<u></u>	m かいノノノヽ王 MON/ MON	乾き	4. 45	9.84	21.80	26. 26
	爆発限界		5. 8∼38. 0	4 ∼ 15	2.2~7.3	1.9~8.5
	硫黄成分	1 66 1 6 10	$0.004 \mathrm{g/m}^3 \mathrm{N}$	_	0.0009wt%	0.0007wt%

^{*3} ペンタン以上は計算上無視をしました。

おもな単純ガスの物性値表

物質名	分子式	分子量	ガス密度	高発熱量	低発熱量
			kg/m3N	$\mathrm{MJ/m}^{3}\mathrm{N}$	$\mathrm{MJ/m}^{3}\mathrm{N}$
エチレン	C2H4	28.05	1. 2520	63.0	59. 0
エタン	С2Н6	30.07	1. 3567	69. 58	63. 7
プロピレン	СЗН6	42.08	1. 9150	91.84	85. 94
プロパン	СЗН8	44. 09	2. 0200	99. 0	91. 21
イソーブタン	i-C4H10	58. 12	2. 6726	128. 4	118.6
正ーブタン	n-C4H10	58. 12	2. 5985	128. 4	118.6
メタン	CH4	16.04	0.7168	39.72	35. 80
空気	_	28. 97	1. 2928	_	_

浜松ヒートテック株式会社 HAMAMATSU HEAT-TECH CO., LTD

327 MARUZUKA HIGASHI-KU HAMAMATSU 435-0046, JAPAN

各計算の基礎となる数値は「新版エネルギー管理技術 熱管理編」によります。