

Теплотехническая характеристика горючих газов

Наименование газа	Плотность газа (при 0 °С и 0,1 МПа), кг/м <sup>3</sup>	Химическая формула	Низшая теплота сгорания Q <sub>Н</sub> <sup>р</sup> , МДж/кг (ккал/кг)	Теоретическое количество	
				воздух для сгорания V <sup>0</sup> , м <sup>3</sup> /м <sup>3</sup>	продуктов горения V <sub>Г</sub> <sup>0</sup> , м <sup>3</sup> /м <sup>3</sup>
Метан	0,716	CH <sub>4</sub>	35,83 (8558)	9,52	10,52
Этан	1,342	C <sub>2</sub> H <sub>6</sub>	63,77 (15230)	16,66	18,16
Пропан	1,967	C <sub>3</sub> H <sub>8</sub>	91,27 (21800)	23,80	25,80
Бутан	2,598	C <sub>4</sub> H <sub>10</sub>	118,68 (28345)	30,94	33,44
Пентан	3,218	C <sub>5</sub> H <sub>12</sub>	145,12 (34900)	30,08	41,08
Этилен	1,251	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub>	59,08 (14110)	14,28	15,28
Ацетилен	1,173	C <sub>2</sub> H <sub>2</sub>	56,04 (13385)	11,90	12,40
Водород	0,09	H <sub>2</sub>	10,78 (2576)	2,38	2,88
Оксид углерода	1,250	CO	12,63 (3016)	2,38	2,88
Сероводород	1,520	H <sub>2</sub> S	23,38 (5585)	7,14	7,64
Пропилен	1,877	C <sub>2</sub> H <sub>6</sub>	86,00 (20541)	-	-
Бутилен	2,503	C <sub>2</sub> H <sub>8</sub>	113,51 (27111)	-	-