

Bảng III.1. Các tính chất hoá lý của hydrocacbon và N_2 , CO_2 , H_2S

Cấu tử	Công thức	Khối lượng phân tử	Nhiệt độ sôi		Các thông số tới hạn				
			°C	K	Nhiệt độ		Áp suất, MPa	Thể tích riêng, cm^3/g	Hệ số chịu nén z
					°C	K			
Metan	CH_4	16,043	-161,49	111,66	-82,60	190,55	4,61	6,1985	0,288
Etan	C_2H_6	30,070	-88,63	184,52	32,28	305,43	4,88	4,9126	0,285
Propan	C_3H_8	44,097	-42,07	231,08	96,67	369,82	4,25	4,5568	0,281
Butan	C_4H_{10}	58,124	-0,50	272,65	152,01	425,16	3,80	4,3945	0,274
izo-Butan	C_4H_{10}	58,124	-11,73	261,42	134,98	408,13	3,65	4,5256	0,283
Pentan	C_5H_{12}	72,151	36,074	309,074	196,50	469,65	3,37	4,3071	0,262
izo-Pentan	C_5H_{12}	72,151	27,852	301,00	187,24	460,39	3,38	4,2759	0,270
Hexan	C_6H_{14}	86,178	68,740	341,89	234,20	507,35	3,01	4,2759	0,264
Heptan	C_7H_{16}	100,205	98,427	371,577	267,00	540,15	2,74	4,2572	0,263
Octan	C_8H_{18}	114,232	125,665	398,815	295,61	568,76	2,49	4,2572	0,259
Nonan	C_9H_{20}	128,259	150,798	423,948	321,41	594,56	2,29	4,2010	0,254
Decan	$C_{10}H_{22}$	142,286	174,112	447,272	344,4	617,5	2,10	4,1885	0,247
Nitơ	N_2	28,010	-195,798	77,352	-149,89	126,26	3,40	3,2147	0,2916
Cacbondioxit	CO_2	44,010	-78,477	194,673	31,05	304,20	7,38	3,1723	0,274
Hydrosunfua	H_2S	34,080	-60,341	212,809	100,4	373,6	9,01	—	0,283