

ΠΙΝΑΚΑΣ Α1

ΓΡΑΜΜΟΜΟΡΙΑΚΗ ΜΑΖΑ / ΣΤΑΘΕΡΑ ΑΕΡΙΟΥ / ΙΔΙΟΤΗΤΕΣ ΚΡΙΣΙΜΟΥ ΣΗΜΕΙΟΥ

Ουσία	Χημικός τύπος	Γραμμο-μοριακή μάζα MB (kg/kmol)	Σταθερά αερίου R ₁ (kJ/(kg·K))	Ιδιότητες κρίσιμου σημείου		
				Θερμοκρασία, (K)	Πίεση (MPa)	Ειδ. όγκος, m ³ /kmol
Αέρας		28.97	0.2870	132.5	3.77	0.0883
Αμμωνία	NH ₃	17.03	0.4882	405.5	11.28	0.0724
Αργό	Ar	39.948	0.2081	151	4.86	0.0749
Βενζένιο	C ₆ H ₆	78.115	0.1064	562	4.92	0.2603
Βρώμιο	Br ₂	159.808	0.0520	584	10.34	0.1355
n-Βουτάνιο	C ₄ H ₁₀	58.124	0.1430	425.2	3.80	0.2547
CO ₂	CO ₂	44.01	0.1889	304.2	7.39	0.0943
CO	CO	28.011	0.2968	133	3.50	0.0930
Τετραχλωράνθρακας	CCl ₄	153.82	0.05405	556.4	4.56	0.2159
Χλώριο	Cl ₂	70.906	0.1173	417	7.71	0.1242
Χλωροφόρμιο	CHCl ₃	119.38	0.06964	536.6	5.47	0.2403
Διχλωρο διφθορομεθάνιο (R-12)	CCl ₂ F ₂	120.91	0.06876	384.7	4.01	0.2179
Διχλωρο φθορομεθάνιο (R-21)	CHCl ₂ F	102.92	0.08078	451.7	5.17	0.1973
Αιθάνιο	C ₂ H ₆	30.070	0.2765	305.5	4.48	0.1480
Αιθυλική αλκοόλη	C ₂ H ₅ OH	46.07	0.1805	516	6.38	0.1673
Αιθυλένιο	C ₂ H ₄	28.054	0.2964	282.4	5.12	0.1242
Ήλιο	He	4.003	2.0769	5.3	0.23	0.0578
n-Εξάνιο	C ₆ H ₁₄	86.179	0.09647	507.9	3.03	0.3677
Υδρογόνο	H ₂	2.016	4.1240	33.3	1.30	0.0649
Κρυπτόν	Kr	83.80	0.09921	209.4	5.50	0.0924
Μεθάνιο	CH ₄	16.043	0.5182	191.1	4.64	0.0993
Μεθυλική αλκοόλη	CH ₃ OH	32.042	0.2595	513.2	7.95	0.1180
Μεθυλοχλωρίδιο	CH ₃ Cl	50.488	0.1647	416.3	6.68	0.1430
Νέον	Ne	20.183	0.4119	44.5	2.73	0.0417
Άζωτο	N ₂	28.013	0.2968	126.2	3.39	0.0899
Οξείδιο του αζώτου	NZO	44.013	0.1889	309.7	7.27	0.0961
Οξυγόνο	O ₂	31.999	0.2598	154.8	5.08	0.0780
Προπάνιο	~H ₈	44.097	0.1885	370	4.26	0.1998
Πρόπυλένιο	~H ₆	42.081	0.1976	365	4.62	0.1810
Διοξείδιο του θείου	SO ₂	64.063	0.1298	430.7	7.88	0.1217
Τετραφθοροαιθάνιο (R-134a)	CF ₃ CH ₂ F	102.03	0.08149	374.2	4.059	0.1993
Τριχλωροφθορομεθάνιο (R-134a)	CCl ₃ F	137.37	0.06052	471.2	4.38	0.2478
Νερό	H ₂ O	18.015	0.4615	647.1	22.06	0.0560
Ξένον	Xe	131.30	0.06332	289.8	5.88	0.1186

1. Η μονάδα $\left(\frac{kJ}{kg \cdot K}\right)$ είναι ισοδύναμη με $\left(\frac{kPa \cdot m^3}{kg \cdot K}\right)$.

2. Η σταθερά των αερίων έχει υπολογιστεί με $R_1 = \frac{\mathfrak{R}}{MB}$, όπου $\mathfrak{R} = 8,314 \left(\frac{kJ}{kmol \cdot K}\right)$ = παγκόσμια σταθερά

(ΠΗΓΗ : TERMODINAMICA E TRASMISSIONE DEL CALORE , YUNUS A. GENGEL-McGRAW-HILL)