

Termodinamičke tablice i dijagrami

Tabela 1 Molski toplotni kapaciteti i eksponent adijabate

IDEALNI GAS	C_v	C_p	κ
	$\frac{\text{kJ}}{\text{kmol K}}$		-
Jednoatomni	12.5	20.8	1.664
Dvoatomni	20.8	29.1	1.400
Troatomni i višeatomni	29.1	37.4	1.285

Tabela 2 Fizičke osobine nekih idealnih gasova

GAS	M	R	c_p	c_v
	$\frac{\text{kg}}{\text{kmol}}$	$\frac{\text{J}}{\text{kg K}}$	$\frac{\text{kJ}}{\text{kg K}}$	
Acetilen (C_2H_2)	26	320	1.44	1.12
Amonijak (NH_3)	17	489	2.20	1.71
Argon (Ar)	40	208	0.52	0.31
Azot (N_2)	28	297	1.04	0.74
Benzol (C_6H_6)	78	107	0.48	0.37
Butan (C_4H_{10})	58	143	0.64	0.50
Etan (C_2H_6)	30	277	1.25	0.97
Etilen (C_2H_4)	28	297	1.34	1.04
Helijum (He)	4	2078	5.20	3.12
Kiseonik (O_2)	32	260	0.91	0.65
Metan (CH_4)	16	520	2.34	1.82
Neon (Ne)	20	416	1.04	0.62
Ozon (O_3)	48	173	0.78	0.61
Pentan (C_5H_{12})	72	115	0.52	0.40
Propan (C_3H_8)	44	189	0.85	0.66
Sumpordioksid (SO_2)	64	130	0.58	0.45
Sumporvodonik (H_2S)	34	244	1.10	0.86
Ugljendioksid (CO_2)	44	189	0.85	0.66
Ugljenmonoksid (CO)	28	297	1.04	0.74
Vazduh	29	287	1.00	0.72
Vodonik (H_2)	2	4157	14.55	10.40