

Přehled důležitých prvků

Pozn. Hustota při teplotě 20°C, u plynů při tlaku 101 kPa.

	skupina	název	značka	hustota kg/dm ³	teplota varu °C	teplota tání °C
A1	plyny	vodík	H	0,000 084	-253	-259
A2	plyny	kyslík	O	0,0011	-183	-218
B1	netečné plyny	helium	He	0,0002	-269	-270
B2	netečné plyny	neon	Ne	0,0008	-246	-246
B3	netečné plyny	argon	Ar	0,0018	-186	-189
B4	netečné plyny	krypton	Kr	0,0035	-152	-157
B5	netečné plyny	xenon	Xe	0,0055	-108	-112
B6	netečné plyny	radon	Rn	0,0092	-62	-71
C1	halogeny	fluor	F	0,0016	-188	-220
C2	halogeny	chlor	Cl	0,0030	-35	-101
C3	halogeny	brom	Br	3,1	59	-7
C4	halogeny	jod	I	4,9	184	114
D1	nekovy	síra	S	2,1	444	113
D2	nekovy	selen	Se	4,8	685	217
D3	nekovy	dusík	N	0,0012	-196	-210
D4	nekovy	fosfor	P	1,8	280	44
D5	nekovy	uhlík	C	2,3	4 830	3 730 (sublim.)
D6	nekovy	křemík	Si	2,3	2 360	1 410
E1	alkalické kovy	sodík	Na	1,0	890	98
E2	alkalické kovy	draslík	K	0,9	774	63
F1	kovy alkal. zemin	vápník	Ca	1,5	1 487	850
F2	kovy alkal. zemin	hořčík	Mg	1,7	1 110	650
G1	kovy	hliník	Al	2,7	2 470	660
G2	kovy	cín	Sn	7,3	2 270	232
G3	kovy	olovo	Pb	11,3	1 744	327
H1	kovy	chrom	Cr	7,2	2 482	1 890
H2	přechodné kovy	nikl	Ni	8,9	2 730	1 453
H3	přechodné kovy	mangan	Mn	7,2	2 100	1 240
H4	přechodné kovy	molybden	Mo	10,2	5 560	2 610
H5	přechodné kovy	tantal	Ta	16,6	5 420	3 000
H6	přechodné kovy	titan	Ti	4,5	3 260	1 675
H7	přechodné kovy	kadmium	Cd	8,6	765	321
H8	přechodné kovy	kobalt	Co	8,9	2 900	1 492
H9	přechodné kovy	wolfram	W	19,4	5 930	3 410
HA	přechodné kovy	osmium	Os	22,5	5 000	3 000
HB	přechodné kovy	platina	Pt	21,4	4 530	1 769
I1	kovy	železo	Fe	7,9	3 000	1 535
J1	kovy	měď	Cu	8,9	2 595	1 083
J2	kovy	stříbro	Ag	10,5	2 210	961
J3	kovy	zlato	Au	19,3	2 970	1 063
K1	kovy	zinek	Zn	7,1	907	420
K2	kovy	rtuť	Hg	13,6	357	-39
K3	kovy	uran	U	19,1	3 820	1 130
	Sloučeniny	voda		1,0	100	0
		oxid uhličitý		0,0020	-78	-57

Pramen: Wertheim J.: Ilustrovaný přehled chemie. Blesk, Ostrava 1994.

Hustota plynů je uvedena podle Mikulčák M.: Matematické, fyzikální a chemické tabulky. SPN, P. 1990