

7 Tabulky

Tabulka I Násobky a díly jednotek

Násobek jednotky	Předpona		Díl jednotky	Předpona	
	název	značka		název	značka
10^{18}	exa-	E-	10^{-1}	deci-	d-
10^{15}	peta-	P-	10^{-2}	centi-	c-
10^{12}	tera-	T-	10^{-3}	mili-	m-
10^9	giga-	G-	10^{-6}	mikro-	μ -
10^6	mega-	M-	10^{-9}	nano-	n-
10^3	kilo-	k-	10^{-12}	piko-	p-
10^2	hekto-	h-	10^{-15}	femto-	f-
10	deka-	da-	10^{-18}	atto-	a-

Tabulka II Fyzikální a termodynamické veličiny a jejich jednotky

Veličina	Jednotky SI a vedlejší	Praktické jednotky	Vztahy
síla F	newton N	MN,kN	1 N = 1 kg·m·s ⁻² = 1 W·s·m ⁻¹ 1 kp = 9,81 N 1 dyn = 10 ⁻⁵ N
tlak p	pascal Pa	N·m ⁻² , N·mm ⁻² bar, mbar MPa, kPa	1 Pa = 1 N·m ⁻² 1 MPa = 10 bar = 1 N·mm ⁻² 1 at = 1 kp·cm ⁻² = 0,981 bar 1 atm = 760 torr = 1,013 bar 1 torr = 1,33 mbar 1 bar = 750 torr = 1,02 at = 0,1 MPa
výkon P	watt W	GW,MW,kW	1 W = 1 J·s ⁻¹ = 1 N·m·s ⁻¹ = 1 VA
hustota tepel. toku q	W·m ⁻²		1 kcal·m ⁻² ·h ⁻¹ = 1,16 W·m ⁻² = 1,16 J·m ⁻² ·s ⁻¹
práce energie W E	joule J	GJ,MJ,kJ MWh, kWh, Ws	1 kcal = 4,19 kJ = 1,16 Wh 1 kW h = 3600 kJ = 860 kcal
spalné teplo Q_s	J·kg ⁻¹	MJ·kg ⁻¹ , kJ·kg ⁻¹ , MJ·m ⁻³ , kJ·m ⁻³	1 kcal·kg ⁻¹ = 4,19 kJ·kg ⁻¹ 1 kcal·m ⁻³ = 4,19 kJ·m ⁻³
výhřevnost Q_i	J·kg ⁻¹	MJ·kg ⁻¹ , kJ·kg ⁻¹ , MJ·m ⁻³ , kJ·m ⁻³	1 kcal·kg ⁻¹ = 4,19 kJ·kg ⁻¹ 1 kcal·m ⁻³ = 4,19 kJ·m ⁻³
teplota T t	kelvin K Celsiův st. °C		0 °C = 273,15 K pro Δt 1 °C = 1 K

Tabulka III Spalná tepla a výhřevnosti plynů a par

		Spalné teplo Q_s [kJ·m ⁻³]	Výhřevnost Q_i [kJ·m ⁻³]	Spalné teplo Q_s [kJ·kg ⁻¹]	Výhřevnost Q_i [kJ·kg ⁻¹]
Acetylen	C ₂ H ₂	58 990	56 940	50 367	48 650
Amoniak	NH ₃	17 250	14 193	22 357	18 422
Benzen (páry)	C ₆ H ₆	146 370	140 340	41 993	40 277
n-butan	C ₄ H ₁₀	134 020	123 552	49 572	45 720
Buten	C ₄ H ₈	121 877	113 840	48 692	45 468
Etan	C ₂ H ₆	69 250	64 310	51 690	48 020
Eten	C ₂ H ₄	64 016	59 955	50 785	47 562
Metan	CH ₄	39 888	35 850	55 760	50 116
Oxid uhelnatý	CO	12 700	12 700	10 216	10 216
Propan	C ₃ H ₈	101 820	93 575	50 410	46 348
Propen	C ₃ H ₆	94 370	88 215	49 278	46 055
Sulfan na SO ₂		25 707	23 697	16 705	15 407
Sulfan na SO ₃		30 145	28 135	19 594	18 254
Vodík	H ₂	12 790	10 752	142 443	119 742

Tabulka IV Fyzikální konstanty plynů a par

	molekul. hmotnost	hustota 0°C 101kPa	plynová konstanta	Měrná tepelná kapacita plynu při 0°C a 0,101 MPa			Kritický stav	
	[g·mol ⁻¹]	[kg·m ⁻³]	R [kJ·kg ⁻¹ ·K ⁻¹]	c_p	c_v	$\frac{c_p}{c_v}$	t_k	p_k
				[kJ·kg ⁻¹ ·K ⁻¹]			[°C]	[MPa]
C ₂ H ₂	26,04	1,171	0,3196	1,683	1,352	1,25	35,7	6,24
NH ₃	17,03	0,771	0,4883	2,219	1,680	1,37	132,4	11,3
C ₄ H ₁₀	58,12	2,673	0,1432	1,917	1,733	1,11	152,0	3,8
N ₂	28,02	1,251	0,2967	1,047	0,746	1,40	-147,0	3,4
C ₂ H ₆	30,06	1,357	0,2767	1,729	1,445	1,20	32,1	4,95
C ₂ H ₄	28,05	1,261	0,2966	1,528	1,222	1,25	9,7	5,14
SO ₂	64,06	2,927	0,1298	0,633	0,503	1,25	157,5	7,88
CO	28,01	1,250	0,2970	1,047	0,854	1,40	-140,2	3,5
CO ₂	44,01	1,976	0,1890	0,837	0,653	1,30	31,1	7,4
O ₂	32,00	1,429	0,2599	0,913	0,653	1,40	-118,8	5,04
CH ₄	16,03	0,717	0,5188	2,225	1,700	1,31	-82,1	4,62
C ₃ H ₈	44,06	2,020	0,1888	1,863	1,650	1,13	95,6	4,36
H ₂ S	34,09	1,539	0,2442	1,059	0,804	1,30	100,4	19,14
H ₂	2,016	0,0898	4,1250	14,266	10,13	1,40	-239,9	1,3
H ₂ O(p)	18,02	0,8038	0,4792	1,859	1,398	1,33	374,1	22,55
vzduch (suchý)	28,95	1,293	0,2870	1,010	0,720	1,40	-140,7	3,77

Tabulka V Střední měrné tepelné kapacity plynů c_{ps} [$\text{kJ} \cdot \text{m}^{-3} \cdot \text{K}^{-1}$] při různých teplotách a konst. tlaku 0,1 MPa

t [°C]	H ₂	N ₂	O ₂	CO	H ₂ O(p)	CO ₂	SO ₂	vzduch
0	1,281	1,303	1,306	1,299	1,490	1,620	1,779	1,298
100	1,293	1,304	1,318	1,302	1,498	1,725	1,863	1,302
200	1,297	1,310	1,335	1,307	1,519	1,817	1,942	1,310
300	1,302	1,314	1,356	1,317	1,536	1,892	2,010	1,319
400	1,304	1,325	1,381	1,329	1,557	1,955	2,072	1,331
500	1,306	1,335	1,402	1,343	1,582	2,022	2,123	1,344
600	1,308	1,348	1,419	1,357	1,607	2,076	2,169	1,356
700	1,310	1,360	1,436	1,372	1,634	2,122	2,206	1,373
800	1,318	1,373	1,452	1,386	1,662	2,164	2,240	1,386
900	1,323	1,385	1,469	1,400	1,691	2,202	2,273	1,398
1000	1,327	1,398	1,482	1,413	1,716	2,236	2,294	1,411
1100	1,335	1,411	1,490	1,425	1,741	2,265	2,319	1,426
1200	1,343	1,423	1,503	1,436	1,767	2,294	2,340	1,436
1300	1,352	1,432	1,515	1,447	1,792	2,315	2,357	1,444
1400	1,360	1,444	1,523	1,457	1,817	2,340	2,374	1,453
1500	1,364	1,453	1,532	1,466	1,838	2,361	2,386	1,465
1600	1,373	1,461	1,540	1,475	1,863	2,382	2,399	1,474
1700	1,381	1,469	1,549	1,483	1,884	2,399	2,412	1,482
1800	1,390	1,478	1,557	1,490	1,905	2,416	2,424	1,486
1900	1,384	1,482	1,566	1,497	1,926	2,428	2,433	1,495
2000	1,406	1,490	1,574	1,504	1,947	2,445	2,441	1,499
2100	1,410	1,498	1,578	1,510	1,968	2,457	2,449	1,507
2200	1,423	1,503	1,586	1,516	1,984	2,470	2,457	1,511
2300	1,431	1,511	1,595	1,521	2,001	2,482	2,466	1,516
2400	1,436	1,515	1,599	1,527	2,018	2,491	2,474	1,520
2500	1,444	1,519	1,607	1,532	2,030	2,499	2,478	1,528
2600	1,452	1,528	1,611	1,540	2,047	2,508	2,483	1,532
2700	1,457	1,532	1,617	1,545	2,060	2,520	2,491	1,537
2800	1,465	1,536	1,624	1,549	2,076	2,525	2,495	1,541
2900	1,473	1,540	1,629	1,553	2,089	2,537	2,499	1,545
3000	1,477	1,545	1,637	1,557	2,097	2,541	2,504	1,549

Tabulka VI Střední měrné tepelné kapacity plynů c_{ps} [$\text{kJ} \cdot \text{kg}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$] při různých teplotách a konst. tlaku 0,1 MPa

t [°C]	H ₂	N ₂	O ₂	CO	H ₂ O(p)	CO ₂	SO ₂	vzduch
0	14,248	1,039	0,915	1,040	1,859	0,815	0,607	1,005
100	14,353	1,040	0,923	1,042	1,893	0,866	0,636	1,005
200	14,421	1,043	0,935	1,046	1,894	0,910	0,662	1,013
300	14,446	1,049	0,950	1,054	1,919	0,949	0,687	1,022
400	14,477	1,057	0,965	1,063	1,948	0,983	0,708	1,030
500	14,509	1,066	0,979	1,075	1,978	1,013	0,724	1,042
600	14,542	1,076	0,993	1,086	2,009	1,040	0,737	1,051
700	14,587	1,087	1,005	1,098	2,042	1,064	0,754	1,059
800	14,641	1,097	1,016	1,109	2,075	1,085	0,762	1,072
900	14,706	1,108	1,026	1,120	2,110	1,104	0,775	1,084
1000	14,776	1,118	1,035	1,130	2,114	1,122	0,783	1,093
1100	14,853	1,127	1,043	1,140	2,177	1,138	0,791	1,101
1200	14,934	1,136	1,051	1,149	2,211	1,153	0,795	1,109
1300	15,023	1,145	1,058	1,158	2,243	1,166	0,803	1,118
1400	15,113	1,153	1,065	1,166	2,274	1,178	0,812	1,126
1500	15,202	1,160	1,071	1,173	2,305	1,189	0,816	1,135
1600	15,294	1,167	1,077	1,180	2,335	1,200	0,820	1,139
1700	15,383	1,174	1,083	1,187	2,363	1,209	0,825	1,143
1800	15,472	1,180	1,089	1,192	2,391	1,218	0,829	1,151
1900	15,561	1,186	1,094	1,198	2,417	1,226	0,831	1,157
2000	15,649	1,191	1,099	1,203	2,442	1,233	0,833	1,160
2100	15,736	1,197	1,104	1,208	2,466	1,241	0,837	1,164
2200	15,819	1,201	1,109	1,213	2,489	1,247	0,841	1,168
2300	15,902	1,206	1,114	1,218	2,512	1,253	0,843	1,172
2400	15,983	1,210	1,118	1,222	2,533	1,259	0,846	1,176
2500	16,064	1,214	1,123	1,226	2,554	1,264	0,849	1,181
2600	16,141	1,222	1,127	1,231	2,574	1,268	0,850	1,185
2700	16,215	1,224	1,131	1,235	2,594	1,273	0,852	1,189
2800	16,308	1,227	1,134	1,238	2,612	1,277	0,854	1,193
2900	16,388	1,231	1,143	1,240	2,621	1,281	0,854	1,196
3000	16,451	1,235	1,147	1,243	2,630	1,285	0,854	1,197

Tabulka VII Střední měrné tepelné kapacity plynů c_{ps} [kJ·m⁻³·K⁻¹] při různých teplotách a konst. tlaku 0,1 MPa

t (°C)	CH ₄	C ₂ H ₂	C ₂ H ₄	C ₂ H ₆	C ₆ H ₆	NH ₃	H ₂ S
0	1,545	1,909	1,888	2,227	3,894	1,612	1,583
100	1,620	2,072	2,123	2,525	4,396	1,645	1,595
200	1,758	2,198	2,345	2,807	4,857	1,687	1,624
300	1,892	2,307	2,537	3,077	5,317	1,737	1,671
400	2,018	2,395	2,742	3,333	5,820	1,796	-
500	2,135	2,470	2,914	3,496	-	1,255	-
600	2,252	2,532	3,073	3,793	-	1,922	-
700	2,361	2,600	3,215	4,002	-	-	-
800	2,466	2,659	3,370	4,199	-	-	-
900	2,562	2,713	3,475	4,380	-	-	-
1000	2,654	2,763	3,592	4,543	-	-	-

Tabulka VIII Střední měrné tepelné kapacity plynů c_{ps} [kJ·kg⁻¹·K⁻¹] při různých teplotách a konst. tlaku 0,1 MPa

t (°C)	CH ₄	C ₂ H ₂	C ₂ H ₄	C ₂ H ₆	C ₆ H ₆	NH ₃	H ₂ S
0	2,152	1,629	1,495	1,662	1,114	2,089	1,030
100	2,261	1,767	1,683	1,884	1,260	2,135	1,038
200	2,454	1,876	1,859	2,093	1,394	2,185	1,055
300	2,638	2,968	2,022	2,294	1,528	2,253	1,084
400	2,809	2,043	2,173	2,487	1,671	2,328	-
500	2,977	2,106	2,311	2,663	-	2,403	-
600	3,140	2,164	2,437	2,830	-	2,491	-
700	3,295	2,219	2,550	2,985	-	-	-
800	3,437	2,269	2,671	3,132	-	-	-
900	3,571	2,315	2,755	3,266	-	-	-
1000	3,697	2,357	2,847	3,382	-	-	-

Tabulka IX Stupeň disociace oxidu uhličitého $\alpha \cdot 10^2$

$t[^\circ\text{C}]$	Parciální tlak CO_2 [kPa]										
	4	6	8	10	12	14	16	18	20	25	30
1500	0,5	0,5	0,5	0,5	0,5	0,5	0,4	0,4	0,4	0,4	0,4
1600	2,0	1,8	1,8	1,6	1,45	1,4	1,35	1,3	1,3	1,2	1,1
1700	3,8	3,3	3,0	2,8	2,6	2,5	2,4	2,3	2,2	2,0	1,9
1800	6,3	5,5	5,0	4,6	4,4	4,2	4,0	3,8	3,7	3,5	3,3
1900	10,1	8,9	8,1	7,6	7,2	6,8	6,5	6,3	6,1	5,6	5,3
2000	16,5	14,6	13,4	12,5	11,8	11,2	10,8	10,4	10,0	9,4	8,8
2100	23,9	21,3	19,6	18,3	17,3	16,6	15,9	15,3	14,9	13,9	13,1
2200	35,1	31,5	29,2	27,5	26,1	25,0	24,1	23,3	22,3	21,2	20,1
2300	44,7	40,7	37,9	35,9	34,3	32,9	31,8	30,9	30,0	28,2	26,9
2400	56,0	51,8	48,8	46,5	44,6	43,1	41,8	40,6	39,6	37,5	35,8
2500	66,3	62,2	59,3	56,9	55,0	53,4	52,0	50,7	49,7	47,3	45,4
2600	75,2	71,6	68,9	66,7	64,9	63,4	62,0	60,8	59,7	57,4	55,5
2700	82,5	79,8	77,6	75,7	74,1	72,8	71,6	70,5	69,4	67,3	65,5
2800	88,3	86,1	84,4	83,0	81,7	80,6	79,6	78,7	77,9	76,1	74,5
2900	92,2	90,6	89,4	88,3	87,4	86,5	85,8	85,1	84,5	83,0	81,8
3000	94,9	93,9	93,1	92,3	91,7	91,1	90,6	90,1	89,6	88,5	87,6

Tabulka X Stupeň disociace vodní páry $\alpha \cdot 10^2$

$t[^\circ\text{C}]$	Parciální tlak vodní páry [kPa]										
	4	6	8	10	12	14	16	18	20	25	30
1600	0,85	0,75	0,65	0,60	0,58	0,56	0,54	0,52	0,50	0,48	0,46
1700	1,45	1,27	1,16	1,08	1,02	0,95	0,90	0,85	0,80	0,76	0,73
1800	2,40	2,10	1,90	1,80	1,70	1,60	1,53	1,46	1,40	1,30	1,25
1900	4,05	3,60	3,25	3,00	2,85	2,70	2,60	2,50	2,40	2,20	2,10
2000	5,75	5,05	4,60	4,30	4,00	3,80	3,55	3,50	3,40	3,15	2,95
2100	8,55	7,50	6,80	6,35	6,0	5,70	5,45	5,25	5,10	4,80	4,55
2200	12,3	10,8	9,90	9,30	8,80	8,35	7,95	7,65	7,40	6,90	6,50
2300	16,0	15,0	13,57	12,9	12,2	11,6	11,10	10,75	10,40	9,65	9,10
2400	22,5	20,0	18,4	17,2	16,3	15,6	15,0	14,4	13,9	13,0	12,25
2500	28,5	25,6	23,5	22,1	20,9	20,0	19,3	18,6	18,0	16,8	15,9
2600	37,1	33,5	31,0	29,2	27,8	26,7	25,7	24,8	24,1	22,6	21,5
2700	44,7	40,7	37,9	35,9	34,2	33,0	31,8	30,8	29,9	28,2	26,8
2800	54,5	50,3	47,3	45,0	43,2	41,6	40,4	39,3	38,3	36,2	34,6
2900	62,8	58,6	55,5	53,2	51,3	49,7	48,3	47,1	46,0	43,7	41,9
3000	70,6	66,7	63,8	61,6	59,6	58,0	56,6	55,4	54,3	51,9	50,0

Tabulka XI Voda a pára na mezi sytosti

Teplota	Tlak	Měrný objem		Entropie		Entalpie	
t [°C]	p [MPa]	vody $v' \cdot 10^3$ [m ³ ·kg ⁻¹]	páry v'' [m ³ ·kg ⁻¹]	vody s' [kJ·kg ⁻¹ ·K ⁻¹]	páry s'' [kJ·kg ⁻¹ ·K ⁻¹]	vody h' [kJ·kg ⁻¹]	páry h'' [kJ·kg ⁻¹]
0,01	0,0006	1,0002	206,1	0	9,1555	0	2501
10	0,0012	1,0003	106,3	0,1511	8,8998	42,02	2519
20	0,0023	1,0018	57,76	0,2965	8,6661	83,92	2537
30	0,0042	1,0044	32,88	0,4368	8,4521	125,75	2556
40	0,0073	1,0079	19,52	0,5724	8,2557	167,54	2574
50	0,0124	1,0121	12,03	0,7038	8,0749	209,34	2392
60	0,0199	1,0171	7,668	0,8312	7,9082	251,15	2609
70	0,0312	1,0228	5,040	0,9550	7,7540	293,0	2626
80	0,0474	1,0290	3,405	1,0754	7,6110	334,9	2643
90	0,0702	1,0359	2,359	1,1927	7,4781	377,0	2659
100	0,1014	1,0435	1,672	1,3070	7,3541	419,1	2676
110	0,1434	1,0515	1,209	1,4187	7,2380	461,4	2691
120	0,1986	1,0603	0,8913	1,5278	7,1291	503,8	2706
130	0,2703	1,0697	0,6681	1,6346	7,0264	546,4	2720
140	0,3615	1,0798	0,5085	1,7393	6,9293	589,0	2733
150	0,4761	1,0905	0,3925	1,8420	6,8370	632,2	2746
160	0,6181	1,1020	0,3068	1,9428	6,7491	675,5	2758
170	0,7921	1,1143	0,2426	2,0419	6,6649	719,2	2768
180	1,0026	1,1274	0,1939	2,1395	6,5841	763,2	2778
190	1,2550	1,1414	0,1564	2,2358	6,5060	807,6	2786
200	1,5547	1,1565	0,1272	2,3308	6,4303	852,4	2792
210	1,9074	1,1727	0,1043	2,4248	6,3565	897,7	2798
220	2,3193	1,1902	0,08610	2,5178	6,2842	943,7	2801
230	2,7968	1,2090	0,07151	2,6102	6,2131	990,2	2803
240	3,3467	1,2295	0,05971	2,7019	6,1425	1037,5	2803
250	3,976	1,2517	0,05009	2,7934	6,0722	1085,7	2801
260	4,692	1,2761	0,04218	2,8847	6,0017	1134,8	2796
270	5,503	1,3030	0,03562	2,9762	5,9304	1185,1	2790
280	6,417	1,3328	0,03015	3,0681	5,8578	1236,7	2780
290	7,442	1,3666	0,02556	3,1608	5,7832	1290,0	2767
300	8,588	1,4042	0,02166	3,2547	5,7058	1344,8	2749
310	9,865	1,4479	0,01834	3,3506	5,6243	1402,0	2728
320	11,284	1,4991	0,01548	3,4491	5,5373	1462,1	2701
330	12,858	1,5606	0,01298	3,5516	5,4425	1525,7	2666
340	14,600	1,6375	0,01078	3,6599	5,3359	1594,5	2622
350	16,529	1,7401	0,00880	3,7783	5,2109	1670,9	2564
360	18,666	1,8945	0,00694	3,9164	5,0528	1762,0	2481
370	21,043	2,2222	0,00495	4,1142	4,7998	1892,7	2334
373,95	22,064	3,2600	0,00326	4,412		2087,6	

Tabulka XII Voda a pára na mezi sytosti

Tlak p [MPa]	Teplota t [°C]	Měrný objem		Entropie		Entalpie	
		vody $v' \cdot 10^3$ [m ³ ·kg ⁻¹]	páry v'' [m ³ ·kg ⁻¹]	vody s' [kJ·kg ⁻¹ ·K ⁻¹]	páry s'' [kJ·kg ⁻¹ ·K ⁻¹]	vody h' [kJ·kg ⁻¹]	páry h'' [kJ·kg ⁻¹]
0,001	6,92	1,0001	129,208	0,1054	8,975	29,32	2513
0,01	45,83	1,0102	14,676	0,6492	8,149	191,9	2584
0,05	81,35	1,0317	2,9648	1,0910	7,593	340,6	2645
0,1	99,63	1,0434	1,6946	1,3026	7,360	417,4	2675
0,2	120,23	1,0608	0,88592	1,5302	7,127	504,8	2707
0,3	133,54	1,0735	0,60586	1,672	6,992	561,4	2725
0,4	143,62	1,0839	0,46242	1,777	6,897	604,7	2738
0,5	151,85	1,0928	0,37481	1,860	6,822	640,1	2749
0,6	158,84	1,1009	0,31556	1,931	6,761	670,5	2757
0,7	164,96	1,1082	0,27274	1,992	6,709	697,2	2764
0,8	170,42	1,1150	0,24030	2,046	6,663	720,9	2769
0,9	175,36	1,1213	0,21484	2,094	6,623	742,8	2774
1,0	179,88	1,1274	0,19430	2,138	6,587	762,7	2778
1,2	187,96	1,1386	0,16320	2,216	6,523	798,3	2785
1,4	195,04	1,1489	0,14072	2,284	6,469	830,0	2790
1,6	201,37	1,1586	0,12368	2,344	6,422	858,3	2793
1,8	207,10	1,1678	0,11031	2,397	6,379	884,4	2796
2,0	212,37	1,1766	0,09953	2,447	6,340	908,5	2799
2,6	226,03	1,2012	0,07988	2,573	6,242	971,7	2803
3,0	233,84	1,2163	0,06662	2,646	6,186	1008,3	2804
3,5	242,54	1,2345	0,05702	2,725	6,125	1049,8	2803
4,0	250,33	1,2521	0,04974	2,796	6,070	1087,5	2801
4,5	257,41	1,2691	0,04402	2,859	6,022	1120,9	2798
5,0	263,92	1,2858	0,03941	2,921	5,973	1154,4	2794
6,0	275,56	1,3187	0,03241	3,027	5,890	1213,9	2785
7,0	285,80	1,3514	0,02734	3,122	5,814	1267,4	2772
8,0	294,98	1,3838	0,02352	3,208	5,745	1317,0	2758
9,0	303,32	1,4174	0,02048	3,287	5,678	1363,7	2743
10,0	310,96	1,4521	0,01803	3,360	5,615	1407,7	2725
11,0	318,04	1,4890	0,01598	3,430	5,553	1450,2	2705
12,0	324,63	1,5270	0,01426	3,496	5,492	1491,1	2685
13,0	330,81	1,5670	0,01277	3,561	5,432	1531,5	2662
14,0	336,63	1,6110	0,01149	3,623	5,372	1570,8	2638
15,0	342,12	1,6580	0,01035	3,685	5,310	1610,2	2611
16,0	347,32	1,7101	0,009318	3,746	5,247	1650	2582
17,0	352,26	1,7690	0,008401	3,809	5,177	1690	2550
18,0	356,96	1,8380	0,007504	3,871	5,107	1732	2510
19,0	361,44	1,9231	0,006700	3,943	5,018	1767	2466
20,0	365,71	2,038	0,005850	4,015	4,928	1827	2410
21,0	369,79	2,218	0,005006	4,159	4,760	1890	2330
22,0	373,70	2,730	0,003467	4,303	4,591	2016	2168

Tabulka XIII Tlak syté vodní páry [kPa]

°C	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9
0	0,611	0,656	0,705	0,757	0,813	0,872	0,935	1,001	1,072	1,147
10	1,227	1,312	1,402	1,497	1,597	1,704	1,817	1,936	2,062	2,196
20	2,337	2,486	2,643	2,808	2,982	3,167	3,360	3,564	3,779	4,004
30	4,241	4,491	4,753	5,029	5,318	5,622	5,940	6,274	6,624	6,991
40	7,375	7,778	8,198	8,639	9,099	9,582	10,08	10,61	11,16	11,74
50	12,33	12,96	13,61	14,29	15,00	15,74	16,51	17,31	18,15	19,01
60	19,92	20,86	21,84	22,85	23,91	25,01	26,14	27,33	28,56	29,84
70	31,16	32,54	33,96	35,43	36,96	38,54	40,19	41,89	43,65	45,47
80	47,36	49,31	51,33	53,42	55,57	57,80	60,10	62,49	64,95	67,49
90	70,11	72,80	75,61	78,49	81,46	84,52	87,69	90,95	94,30	97,78

Tabulka XIV Amoniak

	Tlak	Měrný objem		Entropie		Entalpie	
t	p	kapaliny $v' \cdot 10^3$	páry v''	kapaliny s'	páry s''	kapaliny h'	páry h''
[°C]	[MPa]	[m ³ ·kg ⁻¹]	[m ³ ·kg ⁻¹]	[kJ·kg ⁻¹ ·K ⁻¹]	[kJ·kg ⁻¹ ·K ⁻¹]	[kJ·kg ⁻¹]	[kJ·kg ⁻¹]
-50	0,0409	1,425	2,62	3,279	9,620	193	1608
-45	0,0546	1,437	2,01	3,377	9,520	216	1617
-40	0,0718	1,449	1,55	3,473	9,424	238	1625
-35	0,0933	1,462	1,22	3,567	9,334	260	1633
-30	0,1195	1,476	0,963	3,660	9,249	282	1641
-25	0,1516	1,490	0,772	3,751	9,167	304	1641
-20	0,1903	1,504	0,624	3,841	9,090	327	1648
-15	0,2363	1,519	0,509	3,926	9,015	350	1656
-10	0,2909	1,534	0,419	4,016	8,944	373	1663
-5	0,3549	1,550	0,347	4,102	8,876	396	1669
0	0,4294	1,566	0,290	4,187	8,809	419	1675
5	0,5157	1,583	0,244	4,271	8,746	442	1681
10	0,6150	1,601	0,206	4,353	8,684	465	1686
15	0,7283	1,619	0,175	4,435	8,624	489	1691
20	0,8572	1,639	0,149	4,515	8,586	513	1696
25	1,0032	1,659	0,128	4,595	8,509	536	1699
30	1,1670	1,680	0,111	4,675	8,454	560	1703
35	1,3504	1,702	0,0959	4,753	8,399	585	1706
40	1,5544	1,726	0,0833	4,831	8,346	609	1708

