

**ΠΙΝΑΚΑΣ Π6: ΙΔΙΟΤΗΤΕΣ ΚΟΡΕΣΜΕΝΟΥ ΠΑΓΟΥ ΚΑΙ ΑΤΜΟΥ
ΚΟΡΕΣΜΕΝΟ ΜΙΓΜΑ ΠΑΓΟΥ-ΥΔΡΑΤΜΩΝ**

Θερμ οκρα σία Τ σε °C	Θερμοκ ρασία Τ σε °K	Πίεση κορ. P _{sat} σε kPa	Πίεση κορ. P _{sat} σε atm	Ειδικός όγκος ν σε m ³ /kg		Εσωτερική ενέργεια υ σε kJ/kg			Ενθαλπία h σε kJ/kg			Εντροπία s σε kJ/kg.K		
				Κορ. πάγος V _i	Κορ. ατμός v _g	Κορ. πάγος U _i	Εξάχν. U _{ig}	Κορ. ατμός u _g	Κορ. πάγος h _i	Εξάχν. h _{ig}	Κορ. ατμός h _g	Κορ. πάγος s _i	Εξάχν. s _{ig}	Κορ. ατμός s _g
0,01	273,16	0,61169	6,036910x10 ⁻³	0,001091	205,99	-333,40	2707,9	2374,5	-333,40	2833,9	2500,5	-1,2202	10,374	9,154
0	273,15	0,61115	6,031581x10 ⁻³	0,001091	206,17	-333,43	2707,9	2374,5	-333,43	2833,9	2500,5	-1,2204	10,375	9,154
-2	271,15	0,51772	5,109499x10 ⁻³	0,001091	241,62	-337,63	2709,4	2371,8	-337,63	2834,5	2496,8	-1,2358	10,453	9,218
-4	269,15	0,43748	4,317591x10 ⁻³	0,001090	283,84	-341,80	2710,8	2369,0	-341,80	2835,0	2493,2	-1,2513	10,533	9,282
-6	267,15	0,36873	3,639082x10 ⁻³	0,001090	334,27	-345,94	2712,2	2366,2	-345,93	2835,4	2489,5	-1,2667	10,613	9,347
-8	265,15	0,30998	3,059264x10 ⁻³	0,001090	394,66	-350,04	2713,5	2363,5	-350,04	2835,8	2485,8	-1,2821	10,695	9,413
-10	263,15	0,25990	2,565013x10 ⁻³	0,001089	467,17	-354,12	2714,8	2360,7	-354,12	2836,2	2482,1	-1,2976	10,778	9,480
-12	261,15	0,21732	2,144781x10 ⁻³	0,001089	554,47	-358,17	2716,1	2357,9	-358,17	2836,6	2478,4	-1,3130	10,862	9,549
-14	259,15	0,18121	1,788403x10 ⁻³	0,001088	659,88	-362,18	2717,3	2355,2	-362,18	2836,9	2474,7	-1,3284	10,947	9,618
-16	257,15	0,15068	1,487095x10 ⁻³	0,001088	787,51	-366,17	2718,6	2352,4	-366,17	2837,2	2471,0	-1,3439	11,033	9,689
-18	255,15	0,12492	1,232864x10 ⁻³	0,001088	942,51	-370,13	2719,7	2349,6	-370,13	2837,5	2467,3	-1,3593	11,121	9,761
-20	253,15	0,10326	1,019096x10 ⁻³	0,001087	1131,3	-374,06	2720,9	2346,8	-374,06	2837,7	2463,6	-1,3748	11,209	9,835
-22	251,15	0,08510	0,839871x10 ⁻³	0,001087	1362,0	-377,95	2722,0	2344,1	-377,95	2837,9	2459,9	-1,3903	11,300	9,909
-24	249,15	0,06991	0,689958x10 ⁻³	0,001087	1644,7	-381,82	2723,1	2341,3	-381,82	2838,1	2456,2	-1,4057	11,391	9,985
-26	247,15	0,05725	0,565013x10 ⁻³	0,001087	1992,2	-385,66	2724,2	2338,5	-385,66	2838,2	2452,5	-1,4212	11,484	10,063
-28	245,15	0,04673	0,461189x10 ⁻³	0,001086	2421,0	-389,47	2725,2	2335,7	-389,47	2838,3	2448,8	-1,4367	11,578	10,141
-30	243,15	0,03802	0,375228x10 ⁻³	0,001086	2951,7	-393,25	2726,2	2332,9	-393,25	2838,4	2445,1	-1,4521	11,673	10,221
-32	241,15	0,03082	0,304169x10 ⁻³	0,001086	3610,9	-397,00	2727,2	2330,2	-397,00	2838,4	2441,4	-1,4676	11,770	10,303
-34	239,15	0,02490	0,245743x10 ⁻³	0,001085	4432,4	-400,72	2728,1	2327,4	-400,72	2838,5	2437,7	-1,4831	11,869	10,386
-36	237,15	0,02004	0,217162x10 ⁻³	0,001085	5460,1	-404,40	2729,0	2324,6	-404,40	2838,4	2434,0	-1,4986	11,969	10,470
-38	235,15	0,01608	0,158697x10 ⁻³	0,001085	6750,5	-408,07	2729,9	2321,8	-408,07	2838,4	2430,3	-1,5141	12,071	10,557
-40	233,15	0,01285	0,126819x10 ⁻³	0,001084	8376,7	-411,70	2730,7	2319,0	-411,70	2838,3	2426,6	-1,5296	12,174	10,644

Σημείωση: Οι ιδιότητες του πάγου βασίζονται στο Hyland and Wexler, “ Formulations for the Thermodynamic Properties of the Saturated Phases of H₂O from 173,15K to 473,15K,” ASHRAE Trans, Part 2A, Paper 2793, 1983.