

Symboles, dénominations et unités des propriétés des solides, des liquides et des gaz :

- o θ : température en $^{\circ}\text{C}$
- o ρ : masse volumique en kg.m^{-3} (kg/m^3)
- o v : volume massique en $\text{m}^3.\text{kg}^{-1}$ (m^3/kg)
- o θ_f : température de fusion en $^{\circ}\text{C}$
- o θ_v : température de vaporisation en $^{\circ}\text{C}$
- o θ_{cr} : température critique en $^{\circ}\text{C}$
- o h : enthalpie en kJ.kg^{-1} (kJ/kg)
- o p : pression en Pa
- o α : coefficient de dilatation linéaire en K^{-1}
- o β : coefficient de dilatation volumique en K^{-1}
- o c_p : capacité thermique massique en $\text{kJ.kg}^{-1}.\text{K}^{-1}$ (kJ/kg.K)
- o λ : conductivité thermique en $\text{W.m}^{-1}.\text{K}^{-1}$ (W/m.K)
- o L_f : chaleur latente de fusion en kJ.kg^{-1} (kJ/kg)
- o L_v : chaleur latente de vaporisation en kJ.kg^{-1} (kJ/kg)
- o μ : viscosité dynamique en $\text{kg.m}^{-1}.\text{s}^{-1}$ (kg/m.s ou Pa.s)
- o ν : viscosité cinématique en $\text{m}^2.\text{s}^{-1}$ (m^2/s)

Eau	T	ρ	μ	ν	c	λ	α
Unité	$^{\circ}\text{C}$	kg/m^3	kg/(m.s)	m^2/s	J/(kg.K)	W/(m.K)	K^{-1}
Valeurs	0	999,9	$1,80 \cdot 10^{-3}$	$1,80 \cdot 10^{-6}$	4217	0,55	$-7,00 \cdot 10^{-5}$
	10	999,7	$1,32 \cdot 10^{-3}$	$1,32 \cdot 10^{-6}$	4191	0,58	$8,80 \cdot 10^{-5}$
	20	998,3	$1,01 \cdot 10^{-3}$	$1,01 \cdot 10^{-6}$	4181	0,60	$2,06 \cdot 10^{-4}$
	30	995,7	$8,02 \cdot 10^{-4}$	$8,05 \cdot 10^{-7}$	4178	0,61	$3,03 \cdot 10^{-4}$
	40	992,2	$6,60 \cdot 10^{-4}$	$6,65 \cdot 10^{-7}$	4178	0,63	$3,85 \cdot 10^{-4}$
	50	987,9	$5,55 \cdot 10^{-4}$	$5,62 \cdot 10^{-7}$	4180	0,64	$4,57 \cdot 10^{-4}$
	60	982,9	$4,72 \cdot 10^{-4}$	$4,80 \cdot 10^{-7}$	4183	0,65	$5,23 \cdot 10^{-4}$
	70	977,5	$4,05 \cdot 10^{-4}$	$4,14 \cdot 10^{-7}$	4189	0,66	$6,43 \cdot 10^{-4}$
	80	971,6	$3,52 \cdot 10^{-4}$	$3,62 \cdot 10^{-7}$	4196	0,67	$6,98 \cdot 10^{-4}$
	90	965,2	$3,11 \cdot 10^{-4}$	$3,22 \cdot 10^{-7}$	4204	0,68	$7,52 \cdot 10^{-4}$
	100	958,4	$2,80 \cdot 10^{-4}$	$2,92 \cdot 10^{-7}$	4215	0,68	-

Air	T	ρ	μ	ν	c	λ	α
Unité	$^{\circ}\text{C}$	kg/m^3	kg/(m.s)	m^2/s	J/(kg.K)	W/(m.K)	K^{-1}
Valeurs	20	1,20	$1,82 \cdot 10^{-5}$	$1,51 \cdot 10^{-5}$	1005	0,026	$3,43 \cdot 10^{-3}$
	40	1,13	$1,91 \cdot 10^{-5}$	$1,70 \cdot 10^{-5}$	1009	0,027	$3,20 \cdot 10^{-3}$
	60	1,06	$2,00 \cdot 10^{-5}$	$1,89 \cdot 10^{-5}$	1009	0,029	$3,00 \cdot 10^{-3}$
	80	1,00	$2,09 \cdot 10^{-5}$	$2,09 \cdot 10^{-5}$	1009	0,030	$2,83 \cdot 10^{-3}$
	100	0,95	$2,18 \cdot 10^{-5}$	$2,30 \cdot 10^{-5}$	1013	0,031	$2,68 \cdot 10^{-3}$
	200	0,75	$2,58 \cdot 10^{-5}$	$3,46 \cdot 10^{-5}$	1026	0,039	$2,11 \cdot 10^{-3}$
	500	0,46	$3,58 \cdot 10^{-5}$	$7,84 \cdot 10^{-5}$	1092	0,057	$1,29 \cdot 10^{-3}$
	1000	0,28	$4,80 \cdot 10^{-5}$	$1,73 \cdot 10^{-4}$	1185	0,077	$7,80 \cdot 10^{-4}$

Solides	ρ	c_p	λ	θ_f	L_f	θ_v	L_v	α
	kg/m^3	kJ/kg.K	W/m.K	$^{\circ}\text{C}$	kJ/kg	$^{\circ}\text{C}$	kJ/kg	10^{-6}K^{-1}
Aluminium	2 700	0,900	237	658	335	2 519	10 874	22,4
Argent	10 470	0,232	429	962	105	2 162	2 323	19,0
Chrome	7 140	0,450	94	1 857	325	2 672	6 622	7,0
Cuivre	8 901	0,397	401	1 083	180	2 567	4 726	17,0
Étain	7 310	0,228	67	232	59	2 602	2 492	26,7
Fer	7 874	0,465	80	1 535	247	2 750	6 260	12,2
Glace	917	2,093	2	0	335	100	2 257	90,0
Magnésium	1 738	1,825	156	650	368	1 090	5 242	26,0
Manganèse	7 470	0,480	8	1 244	219	1 962	4 114	17,5
Nickel	8 908	0,440	91	1 455	298	2 913	6 311	13,0
Or	19 300	0,128	317	1 064	64	2 856	1 698	14,2
Platine	21 090	0,130	72	1 768	95	3 825	2 461	9,0
Plomb	11 340	0,120	35	327	23	1 749	858	29,0
Silicium	2 330	0,700	148	1 414	1 800	2 900	13 680	-
Tungstène	19 250	0,130	174	3 410	193	5 555	4 482	4,5
Zinc	7 140	0,390	116	419	112	907	1 763	29,0

Masse volumique de l'eau à la pression atmosphérique normale (101325Pa)

