

Tableau de quelques masses volumiques et températures de changement d'état

Substance	Masse volumique g/cm ³	Température de fusion °C	Température d'ébullition °C
Acier (99% Fe; 0,2% C; ...)	7,8 à 7,9	1 515	≈ 2 500
Acétone	0,79	- 95	56
Acétylène	0,00117	- 84	- 81
Acide sulfurique	1,84	10	338
Air	0,00129	- 220	- 194
Alcool à brûler	0,8	- 117	79
Aluminium	2,7	660	2 467
Antigel	1,04		103
Antimoine	6,67	631	1 750
Argent	10,5	962	2 212
Argon	0,00178	- 189,2	- 186
Béton	2,2 à 2,5		
Bois de chêne	0,6 à 0,75		
Bois de hêtre	0,82 à 0,98		
Bois de sapin	0,3 à 0,5		
Brique	1,1 à 1,2		
Bronze (alliage Cu et Sn)	8,5 à 8,73	≈ 1 000	
Butane	0,0027	- 138,4	- 0,5
Cadmium	8,65	321	765
Calcaire	2,6		
Calcium	1,55	839	1 484
Caoutchouc naturel	0,93	≈ 75	
Caoutchouc synthétique	1,25	110	
Carbone (diamant)	3,51	3 547	
Carbone (graphite)	2,25	3 827	4 827
Chlore	0,00321	- 101	- 34
Chrome	7,18	1 857	2 672
Cobalt	8,9	1 495	2 870
Constantan (60% Cu; 40% Ni)	8,9	≈ 1 200	
Cuivre	8,92	1 083	2 567
Diazote (azote*)	0,00125	- 210	- 196
Dioxyde de carbone (gaz carbonique*)	0,00198	- 79	- 57
Dihydrogène (hydrogène*)	0,00009	- 259	- 253
Dioxygène (oxygène*)	0,00143	- 218	- 183
Eau (liquide)	1	0	100

* le nom utilisé dans le "langage courant"

Tableau de quelques masses volumiques et températures de changement d'état

Substance	Masse volumique g/cm ³	Température de fusion °C	Température d'ébullition °C
Eau de mer	1,03		
Essence	0,68 à 0,75		82 à 108
Étain	7,35	232	2 260
Éthanol	0,79	- 114	79
Éthylène	0,00126	- 169	-103,7
Fer	7,86	1 535	2 750
Fluor	0,00169	- 220	- 188
Fonte grise	7,1 à 7,3	1177	
Gaz de ville (90% de méthane)	0,00075 à 0,00081	- 182	- 164
Glace (eau)	0,91 à 0,92	0	100
Glycérine	1,26	20	290
Graisse	0,92 à 0,94	30 à 175	
Granit	2,6	≈ 1 250	
Hélium	0,00018	- 272	- 269
Huile de tournesol	0,88	≈ - 10	≈ 300
Huile d'olive	0,88	≈ - 5	≈ 300
Iode	4,93	114	184
Invar (64% Fe; 36% Ni)	8,13	≈ 1 450	
Iridium	22,42	2 447	
Kérosène	0,78	- 48 à - 26	150 à 300
Lait	1,02		
Laiton (70% Cu; 30% Zn)	8,47	932	
Liège	0,12 à 0,26		
Magnésium	1,74	649	1 107
Manganèse	7,3	1 244	1 962
Marbre	2,7	≈ 800	
Mazout	0,84		170 à 390
Mercure	13,6	- 39	357
Méthane	0,00072	- 182,5	- 161,5
Méthanol	0,791	- 98	65
Molybdène	10,2	2 617	4 612
Monoxyde de carbone	0,00125	- 199	- 191,5
Naphtaline	0,96	80	218

Tableau de quelques masses volumiques et températures de changement d'état

Substance	Masse volumique g/cm ³	Température de fusion °C	Température d'ébullition °C
Néon	0,0009	- 249	- 246
Nichrome (60% Ni; 28% Fe; 12% Cr)	8,2	≈ 1 400	≈ 3 000
Nickel	8,9	1 455	2 730
Nylon	1,14	215	
Or	19,3	1 064	3 080
Osmium	22,57	3 045	5 027
Paradichlorobenzène	1,2	53,1	174
Paraffine	0,85 à 0,95	50 à 57	
Pétrole lampant	0,77		150 à 300
Platine	21,5	1 772	3 827
Plexiglas	1,18	210	
Plomb	11,3	328	1 740
Polyester (fibre de verre*)	1,6		
Propane	0,00202	- 190	- 42,1
PVC (polychlorure de vinyle*)	1,35	160	
Quartz	2,5 à 2,8	1 610	2 400
Sagex	0,015 à 0,02		
Silicium	2,33	1 410	2 355
Silicone	1,25		
Sodium	0,97	98	883
Soufre	2,07	113	445
Stéarine (cire de bougie*)	0,9408	68,8	383
Tantale	16,6	2 996	5 425
Titane	4,54	1 660	3 287
Tungstène	19,4	3 410	5 660
Uranium	19	1 132	3 818
Vanadium	6,1	1 890	3 380
Verre ordinaire	2,5	700 à 1 200	
Verre pyrex	2,32	700 à 1 200	
Vin	0,92		
Zinc	7,14	420	907

* le nom utilisé dans le "langage courant"