

**Tabella 2** Calori specifici di alcuni solidi e liquidi (\*)

Sostanza	Calore specifico $c$ J/(kg·K)
<b>Solidi</b>	
Alluminio	$9,00 \cdot 10^2$
Argento	235
Corpo umano ( $T$ media $37\text{ }^\circ\text{C}$ )	3500
Ferro o acciaio	452
Ghiaccio ( $-15\text{ }^\circ\text{C}$ )	$2,00 \cdot 10^3$
Piombo	128
Rame	387
Vetro	840
<b>Liquidi</b>	
Acqua ( $15\text{ }^\circ\text{C}$ )	4186
Alcol etilico	2450
Benzene	1740
Glicerina	2410
Mercurio	139
(*) Salvo diversa indicazione, i valori si riferiscono alla temperatura di 298 K e alla pressione di 1 atm.	

Sostanza	Punto di fusione ( $^\circ\text{C}$ )	Calore latente di fusione $L_f$ ( $\cdot 10^4$ J/kg)	Punto di ebollizione ( $^\circ\text{C}$ )	Calore latente di vaporizzazione $L_v$ ( $\cdot 10^5$ J/kg)
Acqua	0,0	33,5	100,0	22,6
Alcol etilico	-114,4	10,8	78,3	8,55
Ammoniaca	-77,8	33,2	-33,4	13,7
Azoto	-210,0	2,57	-195,8	2,00
Benzene	5,5	12,6	80,1	3,94
Mercurio	-38,9	1,14	356,6	2,96
Oro	1063	6,28	2808	17,2
Ossigeno	-218,8	1,39	-183,0	2,13
Piombo	327,3	2,32	1750	8,59
Rame	1083	20,7	2566	47,3
(*) I valori si riferiscono alla pressione di 1 atm.				