

VALORES DE CALORES ESPECÍFICOS Y CALORES LATENTES

Sustancia	cal/g °C	J/kg °C
Agua	1.00	4200
Hielo	0.50	2100
Vapor	0.48	2016
Hierro	0.113	475
Cobre	0.093	391
Aluminio	0.217	911
Plata	0.056	235
Vidrio	0.199	836
Mercurio	0.033	139
Plomo	0.031	130

El calor latente puede ser L_f o L_v , los cuales dependen de la sustancia y en que estado queremos que se encuentre. Observa la siguiente tabla:

Sustancia	T. fusión (°C)	$L_f \cdot 10^3$ (J/kg)	T. ebullición (°C)	$L_v \cdot 10^3$ (J/kg)
Hielo (agua)	0	334	100	2260
Alcohol Etilico	-114	105	78.3	846
Acetona	-94.3	96	56.2	524
Aluminio	658.7	394	2300	9220
Estaño	231.9	59	2270	3020
Hierro	1530	293	3050	6300
Cobre	1083	214	2360	5410
Mercurio	-38.9	11.73	356.7	285
Plomo	327.3	22.5	1750	880
Cinc	420	100	918	1990
Potasio	64	60.8	760	2080
Sodio	98	113	883	4220