



TABLAS DE MAGNITUDES TERMODINÁMICAS

ALBA LÓPEZ VALENZUELA

ANTONIO GONZÁLEZ MORENO

CALORES ESPECÍFICOS		
Sustancia	c (J/gK)	c (cal/g°C)
Agua	4.184	1
Aluminio	0.900	0.212
Cobre	0.386	0.094
Estaño	0.230	0.055
Etanol	2.400	0.574
Hielo (-10 °C)	2.103	0.550
Hierro	0.450	0.115
Mercurio	0.140	0.033
Oro	0.126	0.030
Plata	0.233	0.056
Plomo	0.128	0.031
Vapor de agua	2.016	0.480
Vidrio	0.840	0.199
Wolframio	0.143	0.034
Zinc	0.389	0.093

CALORES LATENTES Y TEMPERATURAS DE CAMBIO DE ESTADO				
Sustancia	T_f (K)	L_f (J/g)	T_v (K)	L_v (J/g)
Agua	273	333.5	373	2257
Aluminio	932	109	2573	9220
Cobre	1356	205	2839	4726
Etanol	159	109	351	879
Hierro	1803	293	3323	6300
Mercurio	234	11.3	630	296
Oro	1336	62.8	3081	1701
Plata	1234	1056	2436	2323
Plomo	6008	24.7	2023	858
Zinc	692	102	1184	1768