**CALOR ESPECÍFICO**

Cantidad de calor necesaria para elevar la temperatura de una unidad de masa de una sustancia en un grado. En el Sistema Internacional de unidades, el calor específico se expresa en julios por kilogramo y kelvin; en ocasiones también se expresa en calorías por gramo y grado centígrado. El calor específico del agua es una caloría por gramo y grado centígrado, ( 1 cal / gr ºc) es decir, hay que suministrar una caloría a un gramo de agua para elevar su temperatura en un grado centígrado.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Calor especifico J/kg\* º C de algunas sustancias** | | | | |
| hidrógeno | 14.212 |  | hielo | 2.090 |
| aire | 1.000 |  | aluminio | 878 |
| vapor de agua | 1.920 |  | hierro | 460 |
| dióxido de carbono | 836 |  | cobre | 375 |
| agua | 4.180 |  | cinc | 376 |
| benceno | 1.881 |  | estaño | 210 |
| glicerina | 2.420 |  | plomo | 125 |