

Calor = Energía entre sistema a distinta temperatura.

Cal = Unidad de energía

$Q = (T_f - T_o) \times \text{masa de agua}$

$Q/\text{masa combustionada} = \text{cal/g}$

	Masa inicial	Masa final	Temperatura inicial	Temperatura final	Masa de agua	Q	Cal/g
Nuez					2 g		1400 cal/g
Avena							780 cal/g
Papel							760 cal/g