

EXPERIMENTO 4

Calor = Energía entre sistemas a distinta temperatura

Caloría = Unidad de energía

$Q = (t_f - t_0) \times \text{masa de agua}$

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

	Masa inicial	Masa final	Temperatura inicial	Temperatura final	Masa de agua	Q	Cal/g
Nuez	0,2	0,1	24 ⁰ C	94 ⁰ C	2 ml	140	1400 cal/g
Avena	0,1	0	25 ⁰ C	63 ⁰ C	2ml	76	780 cal/g
Papel	0,2	0	24 ⁰ C	60 ⁰ C	2ml	72	730 cal/g