



Universidad Nacional Autónoma de Honduras

Facultad de Ciencias
Escuela de Física



Determinación del calor específico de una muestra metálica mediante calorimetría.

Nombre: _____ N° de cuenta: _____

Nombre: _____ N° de cuenta: _____

Nombre: _____ N° de cuenta: _____

Nombre: _____ N° de cuenta: _____

Nombre: _____ N° de cuenta: _____

Fecha: _____ Sección: _____ Instructor: _____

m_m (g)	m_{cal} (g)	δm_m (g)	δm_{cal} (g)

Tabla 1: Mediciones de masa para calorímetro y muestra metálica (Primera muestra metálica).

N	m_a (g)	T_{ia} (°C)	T_{im} (°C)	T_f (°C)	δm_a (g)	δT_{ia} (°C)	δT_{im} (°C)	δT_f (°C)
1								
2								
3								
4								

Tabla 2: Mediciones para la masa de agua, temperaturas iniciales y final de equilibrio (Primera muestra metálica).

m_m (g)	m_{cal} (g)	δm_m (g)	δm_{cal} (g)

Tabla 3: Mediciones de masa para calorímetro y muestra metálica (Segunda muestra metálica).

N	$m_a(\text{g})$	$T_{ia}(\text{°C})$	$T_{im}(\text{°C})$	$T_f(\text{°C})$	$\delta m_a(\text{g})$	$\delta T_{ia}(\text{°C})$	$\delta T_{im}(\text{°C})$	$\delta T_f(\text{°C})$
1								
2								
3								
4								

Tabla 4: Mediciones para la masa de agua, temperaturas iniciales y final de equilibrio (Segunda muestra metálica).

LU
CEM
ASPI
CIO