

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: _____

Registro de datos experimentales

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

Tabla 1: Mediciones de masa (recipiente, agua y primera muestra metálica).

N	m_{cal+a} (g)	m_a (g)	T_{ia} (°C)	T_{im} (°C)	T_f (°C)	δT_{ia} (°C)	δT_{im} (°C)	δT_f (°C)
1								
2								
3								
4								

Tabla 2: Mediciones para la masa de agua en el recipiente y valores de temperatura inicial y final de equilibrio (Primera muestra metálica).

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

Tabla 3: Mediciones de masa (recipiente, agua y segunda muestra metálica).

N	m_{cal+a} (g)	m_a (g)	T_{ia} (°C)	T_{im} (°C)	T_f (°C)	δT_{ia} (°C)	δT_{im} (°C)	δT_f (°C)
1								
2								
3								
4								

Tabla 4: Mediciones para la masa de agua en el recipiente y valores de temperatura inicial y final de equilibrio (Segunda muestra metálica).