

HOJA DE DATOS Y RESULTADOS 14: ENTALPÍA DE FUSIÓN DEL HIELO

Equivalente en agua del calorímetro:

M_0 (g) – Calorímetro vacío		±	
M_1 (g) – Calorím. ⊕ H ₂ O caliente		±	
M_2 (g) – Calorím. ⊕ H ₂ O caliente ⊕ H ₂ O fría		±	
M_a (g) – H ₂ O caliente		±	
M_b (g) – H ₂ O fría		±	

T_a (°C) – H ₂ O ambiente		±	
T_1 (°C) – H ₂ O caliente		±	
T_2 (°C) – H ₂ O fría		±	
T_{final} (°C) – H ₂ O mezcla		±	

K (g)		±	
---------	--	---	--

Entalpía de fusión del hielo:

T_3 (°C)		±	
T'_{final} (°C)		±	
M_3 (g)		±	
M_c (g) – Hielo		±	
ΔH_f (J/g)		±	

Responda a las cuestiones del guion en la parte de atrás de esta hoja.