

## 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 <sub>2</sub> O caliente		±	
$M_2$ (g) – Calorím. ⊕ H <sub>2</sub> O caliente ⊕ H <sub>2</sub> O fría		±	
$M_a$ (g) – H <sub>2</sub> O caliente		±	
$M_b$ (g) – H <sub>2</sub> O fría		±	

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

$K$ (g)		±	
---------	--	---	--

**Entalpía de fusión del hielo:**

$T_3$ (°C)		±	
$T'_{final}$ (°C)		±	
$M_3$ (g)		±	
$M_c$ (g) – Hielo		±	
$\Delta H_f$ (J/g)		±	