

Resultados

Determinación del equivalente en agua de un calorímetro:

$$\pi = \pi_0 \pm \Delta\pi$$

$$\pi = 6 \text{ g} \pm 4 \text{ g}$$

Obtención del calor específico de una sustancia sólida por medio del método de mezclas:

$$c_x = c_{x_0} \pm \Delta c_x$$

$$c_x = 0,10 \frac{\text{cal}}{\text{g}^\circ\text{C}} \pm 0,02 \frac{\text{cal}}{\text{g}^\circ\text{C}}$$

Conclusiones y observaciones

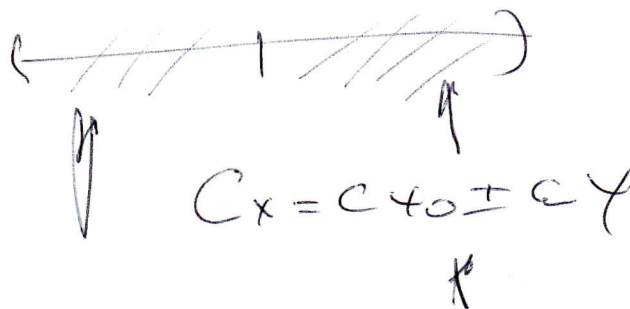
A través de la experiencia, se alcanzaron los objetivos y los resultados obtenidos están dentro de lo esperado.

Mediante el cálculo del Calor específico se pudo determinar con exactitud que la sustancia incógnita se trataba de Zinc.

También se obtuvieron los errores propagados en el cálculo del Equivalente en Agua y del calor específico. En dicho cálculo se tomaron márgenes de error de medición muy grandes, razón por la cual la variación dio muy grande y no es lo recomendado.

La temperatura del agua indicada como a "temperatura ambiente" no es tal así ya que la misma es tomada de la red de agua.

Para tomar la temperatura del agua y de la sustancia calentadas, se retiraron del fuego aproximadamente en las temperaturas objetivo y luego se registraron las mismas cuando se hallaron estables.


$$C_x = C_{x_0} \pm \Delta C_x$$