

Universidad Tecnológica Nacional
TPL1: Calorimetria

Luciano Cortesini
Franco Palombo
Gaston Grasso
Ignacio Gil
Santino Noccetti
Veronica Sticotti

Abril 2024

0.1 Experiencia 1

En esta primera experiencia se busca medir las pérdidas de calor de un calorímetro (equivalente en agua: π) mediante el método indirecto. Para esto se ingresó una masa de $92g$ de agua a una temperatura de $25^{\circ}C$. Luego se agregó al calorímetro una porción de agua hirviendo, obteniendo finalmente una temperatura de $45^{\circ}C$. Para obtener la masa de agua hirviendo que fue ingresada al calorímetro, se vertió todo el contenido en el vaso de precipitado y se pesó la masa total, deduciendo así una masa de agua caliente de $43g$.

0.1.1 Calculo de π

	Agua fria	Agua caliente	Calorimetro
masa	$92g$	$43g$	π
T_i	$25^{\circ}C$	$100^{\circ}C$	$25^{\circ}C$
T_f	$45^{\circ}C$		

Table 1: Datos experiencia 1.