

CAPACIDADES CALORÍFICAS

David S. Castro , William A. Gómez, Ana M. Niño, Laura V. Pachón , Juliana Ramos y Luis A. Cañón,
Pontificia Universidad Javeriana, Bogotá, Colombia
Informe de laboratorio de Capacidades Caloríficas
Grupo I

Index Terms—

I. RESUMEN

II. INTRODUCTION

- 1) Baño termostático: Se utiliza para elevar la temperatura del agua.



Fig. 1. 200 mL de Agua

- 2) Dilatómetro: Se utiliza para registrar el cambio de longitud de la varilla

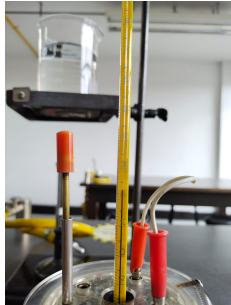


Fig. 2. Termómetro.

- 3) Termómetro: Se utiliza para registrar los cambios de temperatura en el agua
- 4) Se utiliza para determinar la longitud inicial de la varilla

III. OBJETIVOS

- 1) Entender la noción de calor.
- 2) Utilizar el primer principio de la termodinámica.
- 3) Diferenciar entre variables de estado y variables de proceso.
- 4) Poder calcular capacidades caloríficas y calores específicos de diferentes sistemas.

(i)
(ii)
(iii)



Fig. 3. Calorímetro



Fig. 4. Balanza

IV. MARCO TEÓRICO

V. RESULTADOS

VI. ANÁLISIS DE RESULTADOS

VII. CONCLUSION



TABLE I
DATOS REGISTRADOS: MEDIDAS DEL LABORATORIO

REFERENCES

- [1] F
- [2] L