



## Termodinámica (LFIS 224)

Licenciatura en Física

Profesor: J.R. Villanueva e-mail: jose.villanueva@uv.cl

## Tarea 6

1. Cierto sistema, cuya ecuación de estado viene dada por

$$P = \alpha \frac{T^3}{V},$$

donde  $\alpha$  es una constante positiva, tiene una energía interna que depende sólo de la temperatura dada por

$$U(T) = \frac{C_0 T^4}{4}, \quad (C_0 > 0);$$

- (a) Construya la forma de Pfaffian para este sistema.
- (b) Determine la variedad termodinámica; Grafíque.
- 2. En un proceso isobárico, un sistema tiene una energía interna descrita por la relación

$$U = \frac{\beta V}{T^2}.$$

- (a) ¿Cuál es la forma de Pfaffian que describe el sistema?
- (b) ¿Existe factor integrante?
- (c) Haga un esquema de la variedad termodinámica del sistema en este proceso.
- 3. Considerando que la energía interna del gas de van der Waals es dada por

$$U = cT - \frac{a}{V},$$

donde c es una constante, determine la forma y la ecuación de Pfaffian para este gas, y haga un esquema de la correspondiente variedad termodinámica.

4. Considere un material paramagnético que obedece la ley de Curie,

$$M = C_c \, \frac{H}{T},$$

donde  $C_c$  es la constante de Curie, y cuya capacidad calorífica a magnetización constante es

$$C_M = \frac{A}{T^2},$$

con A constante.

- (a) ¿Cuál es la forma de Pfaffian que describe el sistema?
- (b) ¿Existe factor integrante?

- (c) Haga un esquema de la variedad termodinámica del sistema en este proceso.
- 5. Un sistema elástico tiene la ecuación de estado

$$\tau(T,L) = KT\left(\frac{L}{L_0} - \frac{L_0^2}{L^2}\right),\,$$

donde K es una constante y  $L_0$  es la longitud del sistema a tensión cero. La capacidad calorífica a longitud constante puede ser considerada como

$$C_L = C \frac{T}{(2L - L_0)^2}.$$

- (a) ¿Cuál es la forma de Pfaffian que describe el sistema?
- (b) ¿Existe factor integrante?
- (c) Haga un esquema de la variedad termodinámica del sistema en este proceso.
- 6. La ecuación de Guggenheim-Katayama para la tensión superficial de un elemento de área dA, es dada por

$$\sigma = \sigma_0 \left( 1 - \frac{T}{T_c} \right)^n,$$

donde  $\sigma_0, T_c, n$ , son constantes empíricas positivas. La energía interna viene dada por

$$U(T, A) = U_0 T A,$$

- (a) Construya la forma de Pfaffian para este sistema.
- (b) ¿Para qué valores de n existe factor integrante?
- (c) Determine la variedad termodinámica; Grafíque.
- 7. La capacidad calorífica de un sistema está dada por

$$C(T) = C_0 T^n,$$

mientras que la ecuación de estado es

$$P = \frac{RT}{(V-b)(V+b/2)},$$

donde  $(C_0, n, R, b)$  son constantes positivas.

- (a) Construya la forma de Pfaffian para este sistema.
- (b) ¿Para qué valores de n existe factor integrante?
- (c) Determine la variedad termodinámica; Grafíque.