

*Maestría en Física Contemporánea  
Termodinámica y Mecánica Estadística  
2016*

Trabajo Práctico 4

Problema 1:

Dada  $f(x) = ax^2$ , hallar su transformada de Legendre  $g(p)$  donde  $p = df/dx$  es la variable conjugada de  $x$ . Mostrar que en la nueva representación dada por  $g(p)$ , puede obtenerse  $x$  como conjugada de  $p$ . Explique el significado de las nuevas variable  $g$  y  $p$ . Grafique.

Problema 2:

Sea un cilindro rígido con un pistón interno, a cada lado del cual hay 1 mol de un gas ideal monoatómico. Sus paredes son diatérmicas y el sistema está sumergido en un baño térmico de gran capacidad que lo mantiene a  $0^\circ\text{C}$ . Inicialmente  $V_i^1 = 10 \text{ l}$  y  $V_i^2 = 1 \text{ l}$  y luego el pistón se desplaza cuasiestáticamente hasta  $V_f^1 = 6 \text{ l}$  y  $V_f^2 = 5 \text{ l}$ .

Teniendo en cuenta que la ecuación fundamental del gas ideal en representación entrópica:

$S = (N/N_o)S_o + NR \ln[(U/U_o)^{3/2}(V/V_o)(N/N_o)^{-5/2}]$  puede reformularse en la representación de Helmholtz:  $F = (NT/N_oT_o)F_o - NRT \ln[(T/T_o)^{3/2}(V/V_o)(N/N_o)^{-1}]$ ,

- a) Hallar el máximo trabajo aprovechable en este proceso.
- b) Analizar si ha habido cambios en la energía y en la entropía del sistema y discutir el origen de la energía obtenida en forma de trabajo.

Problema 3:

La expansión adiabática de un gas a través de un tabique poroso (experimento de Joule – Thomson) es el procedimiento básico para muchos dispositivos refrigerantes. Este proceso puede describirse aproximadamente como una expansión isentálpica ( $H = \text{cte}$ ).

- a) Usando los métodos vistos de reducción de derivadas, mostrar que el enfriamiento en un tal proceso infinitesimal viene dado por:  $dT = (\partial T/\partial p)_H \cdot dp = V(\alpha T - 1)/NC_p \cdot dp$
- b) Evaluar  $dT$  para la expansión de Joule -Thomson de un gas ideal.

Problema 4:

Usando métodos de reducción de derivadas, demostrar la siguiente relación:

$$C_p/C_v = \kappa_T/\kappa_S$$

*Sugerencia:* Reemplazar las derivadas asociadas con  $C_p$  y  $C_v$  usando la relación cíclica.