## Mecánica Clásica 2 Tarea 1

## Mario Caicedo

Junio, 2022

**Problema 1** Considere una partícula que se mueve bajo la acción de una fuerza central, así que en coordenadas esféricas, la fuerza que actúa sobre la partícula tiene la forma

$$\mathbf{F} = F(r)\,\hat{\mathbf{e}}_r \tag{1}$$

- 1. Demuestre rigurosamente que F tiene un potencial
- 2. Utilice la formulación de Newton para escribir las ecuaciones de movimiento
- 3. Encuentre la función de Lagrange para el problema y utilícela para encointrar las ecuaciones de movimiento, demustre que son equivalentes a las que encontró anteriormente
- 4. Encuentre el Hamiltoniano y escriba las ecuaciones canónicas de movimiento, con este fin, utilice dos métodos
  - a) Utilice el principio de acción estacionarioa con la acción canónica.
  - b) Utilice el formalismo de corchetes de Poisson.

**Problema 2** Las transformaciones de Legendre son de uso común en termodinámica, en este problema estudiaremos un ejemplo.

La energía interna de un sistema químico es una función de la entropía, el volumen y la composición química,

$$U = U(S, V, \{N_i\}), \tag{2}$$

acá,  $N_i$  es el número de moles de cada especie química que aparezca en el sistema.

Usualmente, la diferencial de U se escribe como

$$U = T dS - p dV + \sum_{i} \mu_{i} dN_{i} U(S, V, \{N_{i}\}), \qquad (3)$$

donde, T es la tempeatura, p la presión y las cantidades  $\mu_i$  son los **potenciales químicos** de las especies que aparezcan en el sistema.

1. Identifique la temperatura, la presión y los potenciales químicos como derivadas de la enegía interna.

2. La entalpía se define a través de la siguiente transformación de Legendre no estándar¹,

$$H \equiv U + pV \,, \tag{4}$$

encuentre la diferencial de H y con ello demuestre que la entalpía es una función termodinámica cuyas variables son:  $H = H(S, p, \{N_i\})$ 

3. La energía libre de Helmolhtz se define por

$$A \equiv U - TS, \tag{5}$$

 $\cite{Locales} con las variables de que depende A?$ 

 $<sup>^{1}</sup>$ Escriba las cosas de manera que resulte evidente que el cambio de U a H es una T. de Legendre