Problema 2

Se utilizan dos compresores para elevar la presión de un gas diatómico, para el que $C_V = 5R/2$, de la forma siguiente: El primer compresor reduce el volumen inicial de gas V_0 hasta un volumen intermedio V_1 , después el gas comprimido se enfría a volumen constante hasta adquirir la temperatura inicial T_0 , a continuación trabaja el segundo compresor que reduce el volumen del gas hasta V_2 .

- a) Calcular para que valor de V_1 expresado en función de V_0 y V_2 , el trabajo total realizado por los compresores es el mínimo posible y cuál es su valor.
- b) Calcular también el trabajo que realiza cada compresor en el caso anterior.

Problema 2

Se lanza un proyectil formando un ángulo α con la horizontal. En el punto más alto de su trayectoria h su velocidad es v_1 . La velocidad en un punto de la trayectoria que es la mitad de la altura máxima h/2 es v_2 y entre ambas velocidades existe la relación:

$$v_1 = \sqrt{\frac{6}{7}}v_2 \tag{1}$$

Calcular el ángulo de lanzamiento α

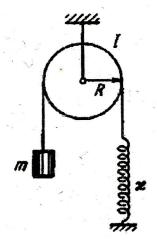
Problema 3 15 pts

El Modelo clásico del átomo de tritio con una carga nuclear +1 y un solo electrón en órbita circular de radio r_0 emite de repente un "negatron" y cambia su carga +2 (el negatrón emitido escapa tan rápidamente que nos podemos olvidar de él) De esta manera el electrón cambia su órbita de manera rápida a una nueva situación.

- a) Encuentra la razón entre las energías del electrón antes y después de la emisión del negatron E_f/E_0
- b) Encuentra la distancia más cercana y más lejana para la nueva órbita en unidades de r_0
- c) Encuentra el eje menor y mayor de la nueve órbita elíptica en términos de r_0

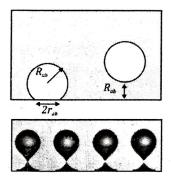
Problema 4

Hallar la frecuencia de las oscilaciones pequeñas del sistema mostrado en la figura siguiente. El radio de la polea es R, su momento de inercia respecto del eje de rotación es I, la masa m del bloque suspendido de la cuerda y k la constante del resorte. La masa del hilo y del resorte son despreciables, el hilo no resbala con la polea y no hay rozamiento en el eje de está última.



Problema 5

Durante el calentamiento de un líquido en un recipiente es usualmente observar la formación de burbujas, en menor cantidad previo al punto de ebullición y de forma más activa al llegar a él. A temperatura ambiente, el agua pura está saturada con gas que con el aumento de temperatura forman las burbujas de la siguiente manera: al aumentar la temperatura, la presión del gas disuelto P_{ab} aumenta, el aire disuelto es liberado y las burbujas de aire (ABs) aparecen en el fondo y en las paredes de los recipientes. Durante su formación es usual modelar este sistema como una esfera truncada de radio R_{ab} y con base sin mojar de radio r_{ab} . Al calentarse más las ABs se expanden y tras alcanzar un tamaño límite pueden despegar del fondo, ascender hacia la superficie del agua y reventar ahí. Durante el calentamiento, también se generan burbujas de vapor (VBs), estas aparecen cuando la temperatura del agua en el fondo alcanza un valor crítico $T_w \approx T_{crit} = 100^{\circ}C$ a la cual la presión del vapor saturado excede a la presión externa. Considere un recipiente calentando agua con densidad $\rho_w = 10^3 \, \text{kg/m}^3$, a presión atmosférica $P_0 = 1.016 \times 10^5 \, \text{Pa}$ y con un nivel $H = 10 \, \text{cm}$ respecto del fondo.



- a) Encuentre una condición de presiones que permita el crecimiento de una ABs con tensión superficial σ (fuerza por unidad de longitud) y radio R_{ab} en el fondo del recipiente lleno de agua con densidad ρ_w hasta una altura H.
- b) Obtenga una expresión para la r_{ab} crítica, en la cual una ABs se desprende del fondo del recipiente. Tome en cuenta que $r_{ab} << R_{ab}$.
- c) Considere una AB con radio R_b en el fondo del recipiente. Conforme el agua es hervida, la burbuja se satura de vapor y amplía su radio. Escriba el cociente $\eta = m_{aire}/m_{vapor}$ de las masa de

aire y de vapor saturado dentro de la burbuja a una temperatura T. Calcule el coeficiente en el punto de ebullición $T=100^{\circ}C$ ($R_b=1$ mm). A esta temperatura el vapor posee una densidad $\rho_{vapor}=0.596~kg/m^3$ y una presión $P_{vapor}=1.016\times 10^5$ Pa.

Datos de posible utilidad:

- Masa molar del aire ($\mu = 0.029 \ kg/mol$).
- Constante de gas ideal $(R = 8.31 \ J/mol\dot{K}))$
- Tensión superficial del agua ($\sigma = 0.0725~N/m$)