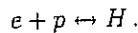


En cuenta la indistinguibilidad de partículas, la expresión clásica para la entropía de un sistema de N partículas de masa m sin spin, con energía cinética E , y que ocupa un volumen V es

$$S(E, V, N) = Nk \left[\frac{5}{2} + \log \left(\frac{A(mE)^{3/2} V}{N^{5/2}} \right) \right].$$

donde A es una cantidad dimensional que sólo involucra constantes fundamentales. Suponga que en un recipiente aislado térmicamente y de volumen V coexisten en equilibrio termodinámico N_e electrones libres, N_p protones libres, y N_H átomos de hidrógeno, cada especie tratada como un gas ideal clásico no-relativista sin spin. Se admiten además las reacciones de asociación/disociación



Suponga que todos los átomos de hidrógeno están en su estado fundamental, de tal manera que la energía total de cada átomo es de la forma

$$\epsilon_H = \frac{p^2}{2m_H} - \epsilon_R, \quad \epsilon_R = 13,6eV.$$

- De las leyes de conservación de energía, conservación de número total (libres+ligados) de electrones y de número total de protones, obtenga tres ecuaciones de ligadura relacionando las variables N_e , N_p y N_H , E_e , E_p y E_H , donde las tres últimas son las energías cinéticas de los tres gases.
- Maximizando la entropía total sujeta a las anteriores restricciones, demuestre que en equilibrio termodinámico, los números N_e , N_p y N_H satisfacen la llamada ecuación de ionización de Saha:

$$\frac{N_e N_p}{N_H} = AV \left(\frac{m_e m_p}{m_e + m_p} \right)^{3/2} \left(\frac{3}{2} kT \right)^{3/2} \exp \left(-\frac{\epsilon_R}{kT} \right),$$

donde T es la temperatura del sistema. Comente sobre el comportamiento de la mezcla como función de la temperatura.

2. Un cierto polímero se puede modelar como una cadena en una dimensión, compuesta de N eslabones, y en la cual cada eslabón puede estar en una de tres configuraciones rotuladas por un índice s , con $s = 0, 1$ o 2 . Un eslabón en una configuración s tiene longitud $l(s) = a(s + 1)$ y contribuye una energía $\epsilon(s) = u|s - 1|$. Sea L la longitud total y E la energía total del polímero. Encuentre la entropía del polímero en función de N , L y E . A partir de la entropía deduzca que cuando

$$\left| \frac{L}{2a} - N \right| \ll \frac{E}{2u},$$

el polímero se comporta como un resorte, con constante de resorte $K(T)$, dependiente de la temperatura. Extra: ¿Podría encontrar una expresión para $K(T)$?

Ayuda: Si $\sum_i N_i = N$, entonces

$$\log \frac{N!}{\prod_i N_i!} \approx N \log N - \sum_i N_i \log N_i,$$

usando la aproximación de Stirling.

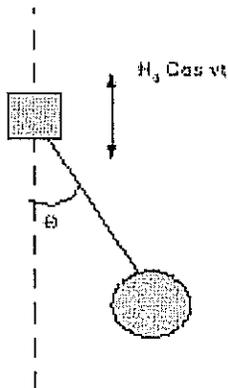
Universidad de los Andes - Departamento de Física
Examen de Conocimientos: Mecánica Clásica
Mayo de 2010

1. (2.5 puntos) Un cohete de masa inicial m_0 expulsa gas a una tasa $\alpha = -\frac{dm}{dt}$ (con $\alpha > 0$) a una velocidad v_0 constante relativa al cohete. Considerando que el cohete sólo se mueve cerca a la superficie de la Tierra,

- a) Encuentre la ecuación para la altura del cohete $h(t)$.
- b) En $t = T$ el combustible se agota. Calcule la altura total h que alcanza el cohete en todo su desplazamiento.
- c)Cuál es la forma óptima para el quemado de combustible de manera que el cohete alcance la máxima altura posible?

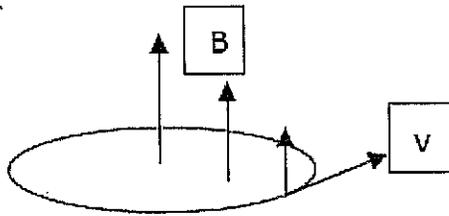
2. (2.5 puntos) Considere un péndulo de longitud L cuyo punto de suspensión oscila verticalmente siguiendo la ley: $H_0 \cos \nu t$.

- a) Determine el lagrangiano del sistema.
- b) Obtenga la ecuación de movimiento del sistema. En qué situación esta ecuación se reduce a la de un péndulo simple?
- c) Qué ecuación se obtiene en general para oscilaciones pequeñas?. Interprete sus resultados en términos de marcos de referencia no inerciales. Discuta cómo es el movimiento para diferentes valores de h_0 y ν .



Universidad de los Andes - Departamento de Física
Examen de Conocimientos: Electrodinámica
Mayo de 2010

1. (2.5 puntos) Una esfera de radio a tiene una distribución superficial de carga dada por $\sigma = \sigma_0 \cos 2\theta$. Encuentre el potencial en todos los puntos del espacio exterior a la esfera. Identifique los multipolos presentes en la expansión. En esa misma región calcule el campo eléctrico.
2. (2.5 puntos) En un Betatrón, un tipo de acelerador inductivo construido a comienzos de los años 40, los electrones se mueven en una órbita de radio R y son acelerados por un flujo magnético creciente en el tiempo producido por un campo magnético $\mathbf{B}(r, t)$. ¿Cómo debe el campo magnético en la posición de la órbita del electrón, $\mathbf{B}(R, t)$, relacionarse al campo magnético promedio, promediando sobre el plano de la órbita, con el fin de que la órbita del electrón mantenga su radio constante? Usar mecánica no-relativista.



Universidad de los Andes - Departamento de Física
Examen de Conocimientos: Mecánica Cuántica
Mayo de 2010

1. (2.5 puntos) La energía de ionización del átomo de hidrógeno depende tanto de la masa del electrón m_e como de la masa del protón m_p . El valor aproximado de esta energía está dado por $E_H \simeq e^4 m_e / 2\hbar^2$. El deuterio es un isótopo del hidrógeno cuyo núcleo es un deuterón, es decir, un protón mas un neutrón. La masa del deuterón es m_d .

(a) Calcule la energía de ionización del deuterio E_D . Estime $\delta E / E_H$, donde $\delta E = E_D - E_H$.

(b) Compare esta corrección con aquella debida a la interacción *spin-órbita*:

$$W_{SO} \simeq \frac{e^2 \hbar^2}{m_e^2 c^2 R^3},$$

(donde R es del orden de magnitud del tamaño de la órbita).

(c) ¿Qué otras correcciones a la energía de ionización serían de un orden de magnitud similar al de la corrección *spin-orbita* ?

(Radio de Bohr : $a_0 = \hbar / m_e e^2$. Constante de estructura fina: $\alpha = e^2 / \hbar c$)

5 0
3 5 relaf.

$$\left\langle \frac{1}{R^3} \right\rangle = \int \dots \frac{1}{R^3}$$