

Examen Final

2 de Julio 2019

1. En este problema vamos a estimar la temperatura de una esfera de Plutonio rodeada de aire. El ^{239}Pu es un emisor de partículas α cuya vida media es de 24110 años, lo que corresponde a la emisión de unas 2.3×10^{12} partículas α por segundo y por kilogramo de material. La energía de estas partículas α es de 5.2 MeV.

- (a) Estimar la potencia emitida por 1 kg de ^{239}Pu , en Vatios (W).
 (b) Para estimar la temperatura de un bloque de ^{239}Pu podemos realizar la siguiente aproximación. Consideraremos que la superficie del bloque de plutonio está más caliente que el aire que lo rodea (que asumiremos a 22°C). Asumiremos que el bloque de ^{239}Pu radia energía siguiendo las leyes del cuerpo negro y absorbe energía procedente de una superficie esférica que lo rodea y que se encuentra a la temperatura ambiente. La energía neta emitida resultaría entonces del balance entre las energías irradiada y absorbida.

Bajo estas hipótesis calcular la temperatura de una esfera de ^{239}Pu (rodeada de aire) de 6.2 kg de masa (núcleo de la bomba atómica que se lanzó en Nagasaki). Datos: Densidad del ^{239}Pu : 20 g/cm^3 , Constante de Stefan–Boltzmann: $5.67 \times 10^{-8} \text{ W/m}^2\text{K}^4$.

2. (a) Aplicando los postulados de Bohr al átomo de hidrógeno, demuestra que el radio de la órbita, la velocidad y la energía correspondientes a la órbita n -ésima vienen dados por

$$r_n = n^2 \frac{\hbar}{m_e c \alpha}, \quad v_n = \frac{\alpha c}{n}, \quad E_n = -\frac{m_e c^2 \alpha^2}{2n^2},$$

donde $\alpha \equiv e^2/(4\pi\epsilon_0\hbar c)$ es la constante de estructura fina.

- (b) A pesar de la sencillez y utilidad del modelo atómico de Bohr, la mecánica cuántica no permite hablar de órbitas clásicas del electrón. Para entender mejor esto, supongamos que queremos llevar a cabo un experimento con un haz de fotones para localizar al electrón en una órbita n , por lo que necesitamos que los fotones tengan una longitud de onda λ mucho menor que la separación entre las órbitas n y $n + 1$, es decir, $\lambda \ll r_{n+1} - r_n$.

La transferencia de cantidad de movimiento Δp que experimenta el electrón al interactuar con el fotón es del orden de la cantidad de movimiento p_γ del fotón. Demuestra entonces que la energía ΔE transferida al electrón es tal que $\Delta E \gg |E_n|$, que es suficiente para expulsar al electrón de su “órbita”.

- (c) ¿Sería posible realizar algún experimento que permitiera “asegurar” que el electrón está en la órbita n , es decir, medir la distancia al núcleo y la energía simultáneamente con incertidumbres tales que $\Delta r \ll r_{n+1} - r_n$ y $\Delta E \ll |E_n|$?

3. Una partícula está sometida a un potencial con una barrera infinita en $x < 0$ y una función delta, $b\delta(x - a)$, en $x = a$, con $a > 0$.

- (a) Demuestra que en $x = a$ la derivada de la función de onda presenta una discontinuidad dada por

$$\phi'(a^+) - \phi'(a^-) = \frac{2mb}{\hbar^2} \phi(a).$$

- (b) Razona físicamente si pueden existir estados ligados con $b > 0$. ¿Y con $b < 0$?
 (c) En caso de que existan estados ligados, deduce la ecuación trascendente correspondiente.

4. Considérese una partícula encerrada en una caja unidimensional comprendida entre $x = 0$ y $x = L$.

(a) Demuestra que las soluciones de la ecuación de Schrödinger independiente del tiempo son de la forma $\psi_n(x) = \sqrt{2/L} \text{sen}(k_n x)$ y halla los correspondientes niveles energéticos.

(b) Supóngase ahora que la partícula se encuentra inicialmente en el estado $\Psi(x, 0) = Ax(L - x)$.

i. ¿Es éste un estado estacionario?

ii. Halla la energía cinética media en ese estado. ¿Cambiará la energía cinética media con el tiempo?

iii. Halla $\Delta x \Delta p_x$ en el instante inicial. ¿Cambiará este producto con el tiempo?

iv. Teniendo en cuenta que el desarrollo de Fourier de $x(L - x)$ es

$$x(L - x) = \frac{8L^2}{\pi^3} \left[\text{sen} \frac{\pi x}{L} + \frac{1}{3^3} \text{sen} \frac{3\pi x}{L} + \frac{1}{5^3} \text{sen} \frac{5\pi x}{L} + \dots \right],$$

halla $\Psi(x, t)$ en forma de desarrollo en estados estacionarios.

v. ¿Cuál es la probabilidad de que la partícula se encuentre en el instante t en el estado fundamental? ¿Y en el tercer estado excitado?