

1. Los microondas caseros trabajan a una frecuencia de 2.5 GHz, que corresponde a una absorción rotacional de las moléculas de agua. Calcular la energía, longitud de onda y número de ondas de un fotón del microondas
($1.65\text{E}-24$ J, 12 cm, $0,083\text{ cm}^{-1}$)
2. la frecuencia mínima necesaria para arrancar electrones del sodio metálico es $5.6 \cdot 10^{14}$ Hz. ¿Cuál será la energía cinética de los electrones emitidos cuando la frecuencia utilizada sea $8.6 \cdot 10^{14}$ Hz?
($1,98\text{E}-19$ J)
3. Cuando se hace pasar radiación de 280 nm a través de 1.0 mm de disolución $0.5 \cdot 10^{-3}$ M de triptófano la intensidad se redujo a un 54% de su valor inicial. Calcular la absorbancia y el coeficiente de absorción molar del triptófano a esa longitud de onda.
($A=0.27$, $5.4\text{E}+2\text{ L mol}^{-1}\text{ mm}^{-1}$)
4. La transmitancia de una disolución 10^{-4} M de tirosina a 240 nm era de 0.14 en una celda de longitud 5 mm. Calcular el coeficiente de absorción molar de la tirosina a esa longitud de onda. ¿Cuál sería la transmitancia usando una celda de 1.0 mm?
($1.71\text{E}+4\text{ L mol}^{-1}\text{ cm}^{-1}$, $T=0.68$)
5. El monóxido de carbono es un gas venenoso que se une fuertemente a la hemoglobina. Si el enlace CO tiene una constante de fuerza de 1860 N/m y la masa reducida es de $1,1386 \cdot 10^{-26}$ Kg, calcular la frecuencia de vibración de la molécula y la separación entre dos niveles energéticos consecutivos.
(64.32 THz y $42.62\text{E}-21$ J)
6. El grupo C=O de un enlace peptídico tiene una constante de fuerza de 1200 N/m. Usando la masa reducida del ejercicio anterior prediga a qué número de ondas se producirá la absorción vibracional de este grupo.
(1700 cm^{-1})
7. Calcular la frecuencia a la cual la radiación puede provocar una transición del spin nuclear del hidrógeno en un campo magnético de 12 T
(510 MHz)
8. Los hidrógenos del grupo CH_2 de la glicina presentan un valor de desplazamiento químico $\delta=3.97$. ¿Cuánto se desplaza la frecuencia de absorción con respecto al TMS si éste absorbe a 350 MHz?
(1.39 kHz)