

## Tutoría 8

Preparación C3

Tutor: Omar Silva.

**P1.**— Los tres parlantes idénticos de la Figura 1, separados a una distancia D=3,0[m], tocan en fase un tono de 170[Hz] en una pieza donde la velocidad del sonido es 340[m/s]. Un observador se para a una distancia L=4,0[m] frente al parlante del medio (2). En ese punto, la amplitud de la onda proveniente de cada parlante es A.

- a) ¿Cuál es la amplitud de la onda que escucha el observador en ese punto?
- b) ¿Qué distancia debe alejarse o acercarse el parlante 2 al observador para producir una amplitud máxima en el punto de escucha?
- c) Cuando la amplitud es máxima, ¿cómo se compara la intensidad del sonido total con respecto a la intensidad proveniente de un parlante?

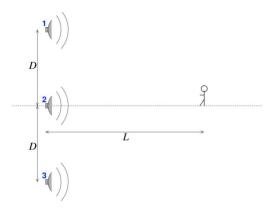


Figura 1: Observador con 3 parlantes

Tutoría 8

 $oxed{P2.-}$  Imagine una partícula de masa m que se mueve en un potencial como en el sistema de masa y resorte. La energía total de la partícula es:

$$E = \frac{p^2}{2m} + \frac{kx^2}{2}$$

Suponga que p y x se relacionan aproximadamente por el principio de incertidumbre de Heisenberg,  $px \approx h$ .

- a) Calcule el valor mínimo posible de la energía E, y el valor de x que produce la E mínima. A esta energía mínima posible, que no es cero, se llama energía de punto cero.
- b) Para la x calculada en el inciso a) , ¿cuál es la relación de energía cinética a potencial de la partícula?

P3.-

- 1. La función trabajo para el efecto fotoeléctrico del potasio es 2, 3[eV]. Si al potasio llega luz de 250[nm] de longitud de onda, calcule el potencial de frenado en volts, la energía cinética de los electrones que se emiten con más energía, en eV, y la rapidez de esos electrones.
- 2. En un conjunto de experimentos con un átomo hipotético de un electrón, se miden las longitudes de onda de los fotones emitidos a partir de la transición que culmina en el estado fundamental (n=1), como se indica en el diagrama de niveles de energía de la Figura 2. También se observa que se requieren 17, 5[eV] para ionizar este átomo.

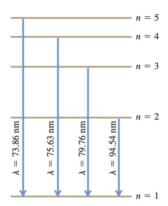


Figura 2: Niveles de energía para el átomo hipotético de 1 electrón

- a) ¿Cuál es la energía del átomo en cada uno de los niveles (n=1,n=2,etc) que se muestran en la Figura 2?
- b) Si un electrón hiciera una transición del nivel n=4 a n=2, ¿cuál sería la longitud de onda de la luz emitida?

Tutoría 8