



QUI1110-2

**Comenzado el** Monday, 29 de September de 2025, 16:02

**Estado** Finalizado

**Finalizado en** Monday, 29 de September de 2025, 16:58

**Tiempo empleado** 55 minutos 56 segundos

**Calificación** 2.50 de 6.00 (42%)

Pregunta 1

Incorrecta

Se puntuá 0.00 sobre 0.50

A que científico se atribuye la teoría corpuscular:

Seleccione una:

- a. Bohr
- b. planck
- c. galileo
- d. newton ✕

Respuesta incorrecta.

La respuesta correcta es: planck

Pregunta 2

Correcta

Se puntuá 0.50 sobre 0.50

¿Cuál es la energía en Joules y la longitud de onda en( nm), del espectro de un fotón emitido durante la transición desde el estado n=5 al estado n=2 en el átomo de hidrógeno?

Seleccione una:

- a.  $4.2 \times 10^{-19}$  j
- b.  $-4.57 \times 10^{-19}$  j ✓
- c.  $3.6 \times 10^{-19}$  j
- d.  $5.7 \times 10^{-19}$  j

Respuesta correcta

La respuesta correcta es:  $-4.57 \times 10^{-19}$  j

Pregunta 3  
Incorrecta  
Se puntuá 0.00 sobre 0.50

Un haz de luz que pasa a través de un medio transparente tiene una longitud de onda de 466 nm y una frecuencia de  $6.20 \times 10^{14} \text{ s}^{-1}$ . ¿Cuál es la velocidad de la luz en este medio?

Seleccione una:

- a.  $1,33 \times 10^{21} \text{ m/s}$
- b.  $2,89 \times 10^8 \text{ m/s}$  ✗
- c.  $7,52 \times 10^{-22} \text{ m/s}$
- d.  $2,66 \times 10^{12} \text{ m/s}$

Respuesta incorrecta.

La respuesta correcta es:  
 $d. 1,33 \times 10^{21} \text{ m/s}$

Pregunta 4  
Incorrecta  
Se puntuá 0.00 sobre 0.50

El espectro de absorción de una sustancia es el que resulta de la descomposición de:

Seleccione una:

- a. la luz que absorbe la superficie de dicha sustancia
- b. la luz que pasa a través de dicha sustancias ✗
- c. la luz que absorbe dicha sustancia al ponerse incandescente
- d. la luz que absorbe un mol de dicha sustancias en condiciones normales

Respuesta incorrecta.

La respuesta correcta es: la luz que absorbe dicha sustancia al ponerse incandescente

Pregunta 5  
Correcta  
Se puntuá 0.50 sobre 0.50

Un fotón de luz de  $4500 \text{ nm}$ , comparado con la luz de  $3000 \text{ nm}$  de longitud de onda:

Seleccione una:

- a. Tendrá mayor velocidad
- b. Ninguna de las anteriores es correcta
- c. Tendrá menor energía ✓
- d. Tendrá frecuencia más alta

Respuesta correcta

La respuesta correcta es: Tendrá menor energía

Pregunta 6  
Incorrecta  
Se puntuá 0.00 sobre 1.50

**calcular\*la energía\*de un electron\*de un atomo de /litio que se encuentra\*en el ni**

Respuesta: -7.65eV ×

La respuesta correcta es: 1.209e-15

Pregunta 7  
Correcta  
Se puntuá 0.50 sobre 0.50

Dentro del espectro visible cual es el que tiene mayor energía:

Seleccione una:

- a. rojo ✓ violeta
- b. verde
- c. azul

Respuesta correcta

La respuesta correcta es: rojo

Pregunta 8  
Correcta  
Se puntuá 0.50 sobre 0.50

Cual conjunto de números cuánticos es el correcto para la capa de valencia del Z=10

Seleccione una:

- a. a. n=3, l=1, ml=-1,0,1, ms= 1/2
- b. d. n=1, l=2 ml=-1,0,1, ms= -1/2
- c. b. n=2, l=2, ml=-1,0,1, ms= 1/2
- d. c. n=2, l=1, ml=-1,0,1, ms= -1/2 ✓

Respuesta correcta

La respuesta correcta es: c. n=2, l=1, ml=-1,0,1, ms= -1/2

Pregunta **9**  
Correcta  
Se puntuá 0.50 sobre 0.50

La capacidad que poseen algunas sustancias de emitir radiaciones recibe el nombre de:

Seleccione una:

- a. fluorescencia
- b. emisión de rayos x
- c. radioactividad ✓
- d. fotoluminiscencia

Respuesta correcta

La respuesta correcta es: radioactividad

Pregunta **10**  
Incorrecta  
Se puntuá 0.00 sobre 0.50

Cual de los siguientes aseveraciones no es correcta:

Seleccione una:

- a. . El espectros de emisión consta de todas las longitudes de onda ✗
- b. El espectro de emisión son producidas por cuerpos calientes
- c. El espectro de emisión solo presenta algunas longitudes de onda.
- d. El espectro de emisión la sufren los sólidos y gases

Respuesta incorrecta.

La respuesta correcta es: El espectro de emisión la sufren los sólidos y gases