

Dadas las siguientes proposiciones, respecto al modelo atómico actual:

- I. En la ecuación de Erwin Schrödinger, se toma en cuenta el comportamiento ondulatorio y corpuscular del electrón.
- II. El cuadrado de la función de onda,  $(\psi^2)$  es la probabilidad de encontrar al electrón en una región del espacio.
- III. Un orbital atómico se describe con tres números cuánticos.

¿Cuáles son correctas?

- A) Solo I    B) Solo II    C) Solo III
- D) I y III    E) I, II y III



Volmy

162-118

## ELABORACIÓN DE PREGUNTAS

TIPO DE PREGUNTA	CONOCIMIENTO	GRADO DE DIFICULTAD			TIEMPO ESTIMADO DE RESOLUCIÓN (min)	ASIGNATURA	QUIMICA	
		F	N	D			N°	TÍTULO
			X				2	ESTRUCTURA ATÓMICA
TIPO DE PREGUNTA	CONOCIMIENTO					CAPÍTULO	2	ECUACION DE ONDA
TIPO DE PREGUNTA	CONOCIMIENTO					TEMA		

DADAS LAS SIGUIENTES PROPOSICIONES RESPECTO A LA ECUACION DE ONDA DE SCHRÖDINGER:

- I. SCHRÖDINGER TOMÓ EN CUENTA EL COMPORTAMIENTO TANTO ONDULATORIO COMO DE PARTÍCULA DEL ELECTRÓN.
- II. EL CUADRADO DE LA FUNCION DE ONDA ( $\psi^2$ ) REPRESENTA UN ESTADO DE ENERGIA PERMITIDO.
- III. UN ORBITAL SE DESCRIBE CON TRES NÚMEROS CUÁNTICOS.

SON CORRECTAS

- A) SOLO I
- B) SOLO II
- C) SOLO III
- D) I y III
- E) I, II y III

Desarrollo de la respuesta:

- I. ✓
- II. ✓
- III. ✓

(Si fuera necesario, continuar el desarrollo de la respuesta al reverso de este formato)

RESPUESTA

- A
- B
- C
- D
- ☒ E

A) Comisión de Revisión del Banco de Preguntas

1. Autor de la pregunta original:

COMISION

2. Porcentaje de modificación:

Nada

25%

50%

75%

3. Miembros comisión de Revisión:

APOLAYA

Apellidos y firma

Jiménez

Apellidos y firma

21/05/16

(Fecha)

B) Comisión de elaboración de Prueba:

Concurso de Admisión

1. Miembros de la Comisión:

Apellidos y firma

Apellidos y firma

(Fecha)

2. En caso de no utilizar esta Pregunta explicar el motivo (escribir al reverso)



