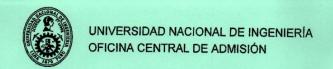
Dadas las siguientes proposiciones, respecto al modelo atómico actual:

- 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, (ψ^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



Winy.

CÓDIGO PREGUNTA (NO LLENAR)

162-118

ELABORACIÓN DE PREGUNTAS

GRADO DE DIFICULTAD TIEMPO ESTIMADO DE

		F	N	D	RESOLUCIÓN (min)	ASIGNATURA	QUIMICA
TIPO	CONOCIMIENTO		X		2	CAPÍTULO	N° TÍTULO
DE PREGUNTA	APLICACIÓN					CAPITOLO	2 ESTRUCTUR
PREGONIA	RACIOCINIO						ECUACION DE
	MACIOCINIO			5		TEMA	ONDA
DADAS LAS SIGUIENTES PROPOSICIONES RESPECTO A LA							
ECUACION DE ONDA DESCHRÖDINGER:							
							OTAMIENTO
T. SCHI	20 DINGE	ER T	OMO	ENC	UENTA EL	CUMPU	RTAMIENTO,
IANT	OONDO	[AJU	210 (OMO	DE PARIT	CULA	EL ELECTRON
II. EL CUADRADO DE LA FUNCION DE ONDA (V2) REPRESEN-							
TA UN ESTADO DE ENERGIA PERMITIDO.							
III. UN ORBITAL SE DESCRIBE CON TRES NÚMEROS CUAN-							
TICOS.							
SON CORRECTAS							
A) SoLO I							
B) Solo II							
c) Solo							
D) I 7	111_						
E) I, I	1 y 111					•,	
Desarrollo de	la respuesta:						RESPUEST
I.V							
II. V							В
III. V							
							D
(Si fuera necesario, continuar el desarrollo de la respuesta al reverso de este formato)							
A) Comisión de Revisión del Banco de Preguntas /							
1. Autor de la pre				Com	IISION		
2. Porcentaje de			ada	-	25%	50%	75%
3. Miembros com	nisión de Revisió	n: AP	O LAYA Apellid	os y firma	- 7 A	pellidos y firma	26 2105/6 (Fecha
B) Comisión de e	laboración de Pi	ueba:				curso de Admisio	
1. Miembros de la	a Comisión:						
2 En 2022 de			Apellidos		Ape	ellidos y firma	(Fecha)
Z: En caso de n	o utilizar esta F	regunta e	explicar el	motivo (e	scribir al reverso)		