

El ion monoatómico con carga +3 de un determinado elemento químico, tiene la siguiente configuración electrónica: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10}$. ¿Cuál es el número atómico del elemento químico?

- A) 13 B) 16 C) 28 D) 31 E) 34



ELABORACIÓN DE PREGUNTAS

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

El ión monoatómico de un determinado elemento químico tiene una carga de $+3$ y la siguiente configuración electrónica: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$. ¿Cuál es el número atómico del elemento químico?

- A) 13
- B) 16
- C) 19
- D) 22
- E) 25

Desarrollo de la respuesta:

ión X^{3+} : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$ $16e^-$
átomo X : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4 4s^1$ $19e^-$

e^- (átomo neutro) = # protones (átomo neutro)
= número atómico.

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

Rpta C

RESPUESTA

<input type="radio"/>	A
<input type="radio"/>	B
<input checked="" type="radio"/>	C
<input type="radio"/>	D
<input type="radio"/>	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 M.

FLORES, M.

15/06/19
(Fecha)

B) Comisión de elaboración de Prueba:

Concurso de Admisión

1. Miembros de la Comisión:

APOLAYA M.

F

15/06/19
(Fecha)

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

ADMINISTRATIVE

ADMINISTRATIVE

ADMINISTRATIVE

ADMINISTRATIVE

ADMINISTRATIVE

ADMINISTRATIVE

ADMINISTRATIVE

ADMINISTRATIVE

ADMINISTRATIVE

ADMINISTRATIVE

ADMINISTRATIVE

ADMINISTRATIVE

ADMINISTRATIVE

ADMINISTRATIVE

ADMINISTRATIVE

ADMINISTRATIVE

ADMINISTRATIVE

X

3

3

ADMINISTRATIVE

ADMINISTRATIVE

ADMINISTRATIVE

8/1/01

ADMINISTRATIVE