



ELABORACIÓN DE PREGUNTAS

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

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 : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$ $19e^-$

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

- ☐ 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 M. (ma)
Apellidos y firma

FLORES, M. (ma)
Apellidos y firma

15/06/19
(Fecha)

B) Comisión de elaboración de Prueba:

Concurso de Admisión

1. Miembros de la Comisión:

APOLAYA M. (ma)
Apellidos y firma

F
Apellidos y firma

15/06/19
(Fecha)

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

