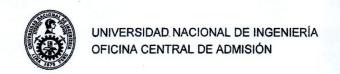
El ion monoatómico con carga +3 de un determinado elemento químico, tiene la siguiente configuración electrónica:  $1s^22s^22p^63s^23p^63d^{10}$ . ¿Cuál es el número atómico del elemento químico?

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



CÓDIGO PREGUNTA (NO LLENAR)

182-046

## **ELABORACIÓN DE PREGUNTAS**

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

El ion monoatomico de un determinado elemento quimico tiene una carga de +3 y la riquiente configuración
electronica: 15<sup>2</sup>25<sup>2</sup>2p<sup>6</sup>35<sup>2</sup>3p<sup>4</sup>. ¿ Cu'al er el múmero atómico co del elemento quimico ?

A) 13

B) 16

C) 19

D) 22

E) 25

Desarrollo de la respuesta:	p <sup>6</sup> 35 <sup>2</sup> 3p <sup>4</sup> 11	o e -	RESPUESTA					
Desarrollo de la respuesta: $ x^{3+} \cdot 15^{2} \cdot 25^{2} \cdot 2p^{6} \cdot 35^{3} \cdot 3p^{4} = 16e^{-1} $ atomo $ x \cdot 15^{2} \cdot 25^{2} \cdot 2p^{6} \cdot 35^{3} \cdot 3p^{6} \cdot 45^{1} = 19e^{-1} $								
#e-(atomor	eutro) = # protone = numero	itornico.						
(Si fuera necesario, continuar el desarrollo de la respuesta al reverso de este formato)								
<ul> <li>A) Comisión de Revisión del Banco de Pr</li> <li>1. Autor de la pregunta original:</li> </ul>	reguntas	1510~						
2. Porcentaje de modificación:	Nada 25%	50%	75%					
3. Miembros comisión de Revisión:	APOLAYD 17. Cm	Apellidos y firma	15 06 19 (Fecha)					
B) Comisión de elaboración de Prueba:		Concurso de Admisión						
1. Miembros de la Comisión:	DLAYA M. (2008)	F	15/06/18					
	Apellidos y firma	Apellidos y firma	(Fecha)					
2. En caso de no utilizar esta Pregunta explicar el motivo (escribir al reverso)								