



ASIGNATURA	CÓDIGO PREGUNTA
QUIMICA	(NO LLENAR)
	QUI 191-062

ELABORACIÓN DE PREGUNTAS

NORMAL

TIPO DE PREGUNTA	GRADO DE DIFICULTAD			TIEMPO ESTIMADO DE RESOLUCIÓN (min)
	F	N	D	
CONOCIMIENTO		X		3
APLICACIÓN				
RACIOCINIO				

CAPÍTULO	TÍTULO: TABLA PERIÓDICA MODERNA
No. 03	
TEMA:	CLASIFICACIÓN DE LOS ELEMENTOS
Sub TEMA:	

DADA LAS SIGUIENTES CONFIGURACIONES ELECTRÓNICAS DE ELEMENTOS QUÍMICOS:

- I. $[\text{He}] 2s^1$
- II. $[\text{He}] 2s^2 2p^5$
- III. $[\text{Ne}] 3s^2$
- IV. $[\text{Ar}] 4s^1 3d^5$
- V. $[\text{Xe}] 4f^{14} 5d^{10} 6s^1$

INDIQUE ¿CUÁNTOS ELEMENTOS QUÍMICOS SON METÁLICOS?

- A) 1
- B) 2
- C) 3
- D) 4
- E) 5

Desarrollo de la respuesta:

Configuración electrónica externa de metales:

metales "s": $ns^{1 \rightarrow 2}$ $s \rightarrow 10$

metales "d": $ns^{1 \rightarrow 2} (n-1)d$

∴ I, III, IV y V son metales

(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

COMISIÓN

1. Autor de la pregunta original:

2. Porcentaje de modificación:

Nada

25%

50%

75%

3. Miembros comisión de Revisión:

M. APOLAYA

Apellidos y firma

CONDOR COYOPANES

Apellidos y firma

04/01/19

(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)