configuraciones Dadas las electrónicas simplificadas de los siguientes elementos químicos:

I. [He] 
$$2s^1$$

II. [He] 
$$2s^22p^5$$

III. [Ne] 
$$3s^2$$

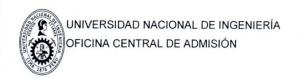
IV. [Ar] 
$$4s^13d^5$$

IV. [Ar] 
$$4s^13d^5$$
 V. [Xe]  $6s^14f^{14}5d^{10}$ 

Indique la cantidad de elementos químicos que son metales.

- A) 1
- B) 2
- C) 3

- D) 4
- E) 5



ASIGNATURA CÓDIGO PREGUNTA
(NO LLENAR)

QUIMICA QUI 191-062

## **ELABORACIÓN DE PREGUNTAS**

NORMAL

TIPO DE	GRADO	DE DIFIC	CULTAD	TIEMPO ESTIMADO DE	CAPÍTULO	TITULO: TABLA PERIODICA
PREGUNTA	F	N	D	RESOLUCIÓN (min)	No. 03	MODERNA
CONOCIMIENTO	7 .	X		3	TEMA: CLASIF	ICACIÓN DE LOS ELEMENTOS
APLICACIÓN						
RACIOCINIO					Sub TEMA:	

DADA LAS SIGUIENTES CONFIGURACIONES ELECTRÓNICAS DI MENTOS QUIMICOS: I. [He] 251	E ELE-
II. [He] 25 <sup>2</sup> 2p <sup>5</sup> III. [Ne] 35 <sup>2</sup> IV. [An] 45 <sup>1</sup> 3d <sup>5</sup> V. [Xe] 4 f <sup>14</sup> 5 d <sup>10</sup> 65 <sup>1</sup> INDIQUE à CUÁNTOS ELEMENTOS QUIMICOS SON METALICOS  A) 1  B) 21  C) 3  D) 4	s ?
Desarrollo de la respuesta:  Configuración electronica externa de metalen:  metalen "/s"; ns <sup>1 &gt; 2</sup> metalen "d"; ns <sup>1 &gt; 2</sup> (n-1) d  i. I, III, IX y X ron metalen  (Si fuera necesario, continuar el desarrollo de la respuesta al reverso de este formato)	RESPUESTA A B C E
3. Miembros comisión de Revisión: M. APOLAYA MARINA Apellidos y firma Apellidos y firma	75% O4   01   1 9 (Fecha)
B) Comisión de elaboración de Prueba: Concurso de Admisión  1. Miembros de la Comisión:  Apellidos y firma  2. En caso de no utilizar esta Pregunta explicar el motivo (escribir al reverso)	(Fecha)