

Guía de ejercicios: Tabla Periódica Nivel: 1° Medio

I. Considerando la siguiente información, determina el grupo y período de cada elemento y ubícalo en el casillero correspondiente, anotando la letra asignada.

Elemento A: Su configuración terminal es $3d^6$.

Elemento B: El último electrón se ubica en el nivel 5 de un orbital p

Elemento D: Los números cuánticos para el último electrón son: $n=4$; $l=1$; $m=-1$; $s=-1/2$.

Elemento E: 10 orbitales completos con electrones.

Elemento G: Corresponde a la familia de los Anfígenos del nivel 2.

Elemento H: Su configuración terminal es $4d^1$.

Elemento J: Su número atómico es 37.

Elemento Z: Su símbolo químico es ${}_{56}\text{Ba}^{137}$

Elemento W: Los número cuánticos para el penúltimo electrón son: $n=5$; $l=2$; $m=+1$; $s=-1/2$

Elemento X: Pertenece a la familia del carbono y el último electrón se encuentra en el quinto nivel de energía.

Elemento Ñ: Corresponde a la familia de los lantánidos y su configuración electrónica terminal es $6s^2 4f^3$.

Elemento O: Tiene 13 electrones, 13 protones y 14 neutrones.

Elemento P: Corresponde al gas noble del período 4.

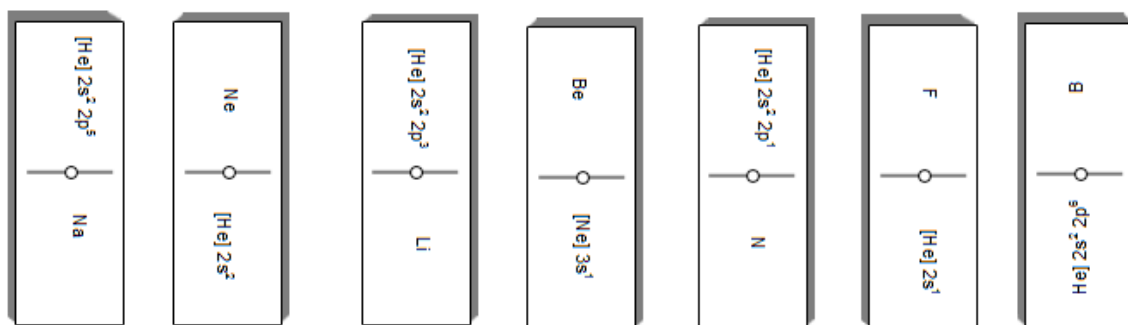
Tabla periódica de los elementos químicos

II. Complete el siguiente cuadro con la información que corresponda.

Número atómico	Símbolo químico	Configuración electrónica terminal	Electrones desapareados	Grupo	Electrones de valencia	Período
		$6s^1$				

				VI - A		4
45						
		5p ²				
				II - B		5
73						
		4d ⁷				

III. Ordena las siguientes piezas de dominó de forma que calcen las configuraciones electrónicas con los símbolos de los elementos.



IV. Completa las siguientes frases con las palabras que están en el recuadro.

Número atómico - representativos - pesos atómicos - metales - no metales - filas
 Columnas - volumen atómico - radio atómico.

- 1.- La tabla periódica actual se ordena e función del _____.
- 2.- Los _____ se caracterizan por ser buenos conductores eléctricos y dúctiles.
- 3.- El _____ es la cantidad de centímetros cúbicos que corresponde a un mol de átomo.
- 4.- Respecto al comportamiento de la propiedad periódica llamada _____, se puede decir que en la Tabla periódica su comportamiento disminuye en un período de izquierda a derecha.
- 5.- Mendeleiev ordenó los elementos en su Tabla periódica, según los _____.
- 6.- La tabla periódica actual ordena los elementos en siete _____ y dieciocho _____.
- 7.- Los grupos A de la tabla agrupan a los elementos _____, que se caracterizan por terminar su configuración electrónica en los subniveles s o sp.
- 8.- Los elementos _____ se caracterizan por ser malos conductores eléctricos y excelentes aislantes térmicos.