



GIMNASIO BILINGÜE CAMPESTRE MARIE CURIE

Resolución de aprobación No. 647 del 28 de Noviembre de 2018 (SEC)

"Everything humankind has created originates within the mind so, develop your mind and it will make an invaluable contribution"

QUIZ CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA - 1º PERÍODO

ÁREA: CIENCIAS NATURALES. ASIGNATURA: QUÍMICA. 10º

1. Determine el Z y el símbolo químico de los elementos que poseen las siguientes series de números cuánticos.

n	l	ml	ms	Z	Símbolo	Elemento
3	1	1	-1/2			
2	0	0	+1/2			
4	1	1	+1/2			
1	0	0	-1/2			
6	1	-1	-1/2			
5	2	-2	+1/2			

- 2.Cuál es la configuración electrónica del anión $^{15}\text{X}^{-2}$, que es isótono con el ^{16}O

3. El número atómico de un elemento químico es el número total de protones que tiene cada átomo de ese elemento y el número másico es la suma del número de protones y el número de neutrones del núcleo del mismo. Si el número de masa de un átomo es 200 y el número de neutrones es 117. Determine cuántos electrones posee su CATION divalente (X^{2+}) y realice la respectiva configuración electrónica.

- A. Cantidad de electrones: _____
B. Configuración electrónica:

4. El Bromo es un elemento químico líquido, marrón rojizo, cuyo número atómico es 35 y su número másico es 80. Seleccione la secuencia de números cuánticos que corresponde al **penúltimo electrón** de la configuración de dicho átomo.

- A. (4, 1, 1, +1/2)
B. (4, -1, -1, -1/2)
C. (4, 1, -1, -1/2)
D. (4, 1, 0, -1/2)