

Ejercicios Propuestos: Números Cuánticos.

➤ Ejercicio 1

El último electrón localizado de cierto átomo se encuentra en el nivel 2 de energía, los posibles valores para n (número cuántico principal) y l (número cuántico secundario) son respectivamente:

Alternativa	n	l
a)	3	2, 1
b)	2	2, 1
c)	3	1, 2
d)	2	1, 2
e)	1	2, 1

➤ Ejercicio 2

Los posibles valores para el número cuántico magnético (m_l) correspondiente al último electrón localizado de un elemento cuyo z es 23 son:

- a) -3, -2, -1, 0, 1, 2, 3
- b) -1, 0, 1
- c) -2, -1, 0, 1, 2
- d) $+1/2$, $-1/2$
- e) 1, 2, 3, 4, 5, 6, 7

➤ **Ejercicio 3**

Los valores correspondientes a los números cuánticos n y l para los siguientes orbitales: 5f y 3d, son respectivamente:

- a) 5; 3 y 3; 2
- b) 5; 2 y 3; 2
- c) 5; 3 y 3; 1
- d) 5; 4 y 3; 2
- e) 5; 3 y 2; 3

Respuestas: 1) D. 2) C. 3) A.

