

## Ejercicios Resueltos: Números Cuánticos.

### ➤ Ejercicio 1

¿Cuál número cuántico define el nivel de energía en que se encuentra un electrón?

- a)  $n$ ; número cuántico principal.
- b)  $l$ ; número cuántico secundario.
- c)  $m_l$ , número cuántico magnético.
- d)  $m_s$ , número cuántico de spin.
- e) Todos los números cuánticos.

### ➤ Ejercicio 2

Los números cuánticos correspondientes al último electrón localizado,  $1s^2 2s^2 2p^1 p^1 p^1$  :

- a) 2, 1, 1, -1/2
- b) 2, 1, 1, +1/2
- c) 1, 2, -1, -1/2
- d) 1, 2, -1, +1/2
- e) 2, 2, -1, -1/2

➤ **Ejercicio 3**

Los números cuánticos que describen al último electrón localizado de un elemento con  $z=12$ :

- a) 2, 0, 0, -1/2
- b) 3, 0, 0, +1/2
- c) 3, 0, 0, -1/2**
- d) 2, 0, 0, +1/2
- e) 1, 2, 0, -1/2

