

**Nº 03**

Práctica Semanal QUÍMICA

NÚMEROS CUÁNTICOS

1 Del siguiente esquema los números cuánticos correspondientes son:

3 s²

- a) 3, 1, 0, $+\frac{1}{2}$
- b) 3, 0, 0, $+\frac{1}{2}$
- c) 3, 0, 0, $-\frac{1}{2}$
- d) 3, 2, 0, $-\frac{1}{2}$
- e) 3, 1, $+\frac{1}{2}$, $-\frac{1}{2}$

RSPT:

1 Del siguiente esquema los números cuánticos correspondientes son:

4 d⁵

- A. 4, 1, 0, $+\frac{1}{2}$
- B. 4, 2, $+\frac{1}{2}$, $+\frac{1}{2}$
- C. 4, 0, 0, $-\frac{1}{2}$
- D. 4, 2, 0, $-\frac{1}{2}$
- E. 4, 2, $+\frac{1}{2}$, $-\frac{1}{2}$

RSPT:

3 Marcar **verdadero** o **falso** sobre los **NÚMEROS CUÁNTICOS**

- a) La energía relativa se obtiene(V)(F) sumando el nivel más el subnivel
 - b) Si se desea hacer el método(V)(F) abreviado debemos tener de referencia a los gases nobles
 - c) La presencia de 7 orbitales los(V)(F) vamos a ver en el fundamental
 - d) los orbitales del tipo **d** son sólo(V)(F) circulares
- a) FFVF
 - b) VVVF
 - c) VVVV
 - d) FFFV
 - e) VVFF

RSPT:

4 Relacione ambas columnas: Números cuánticos

- a) ${}_3\text{Li}^{7+} () \checkmark [\text{He}], 2s^2, 2p^5$
- b) ${}_5\text{Li}^{11+} () \checkmark [\text{He}], 2s^1$
- c) ${}_6\text{Li}^{12+} () \checkmark [\text{He}], 2s^2, 2p^1$
- d) ${}_9\text{F}^{19+} () \checkmark [\text{He}], 2s^2, 2p^2$
- a) B D A C
- b) C A B D
- c) D C A B
- d) D A B C
- e) A D B C

RSPT:

5 Si se presentasen los números cuánticos siguientes, cuál es el núclido cuántico respectivo:

4, 1, 0, $+\frac{1}{2}$

- a) $4d^2$
- b) $4p^3$
- c) $4s^1$
- d) $4f^3$
- e) $4p^2$

B**RSPT:**