



Nº 03

Práctica Semanal

QUÍMICA

NÚMEROS

CUÁNTICOS

1 Del esquema siguiente los números cuánticos correspondientes son:

- 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, $+\frac{1}{2}$, $-\frac{1}{2}$

3 s²

RSPT:

1 Del esquema siguiente los números correspondientes son:

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

4 d⁵

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) FFFF
- e) VVFF

RSPT:

4 Relacione ambas columnas:
Números cuánticos

- a) 3 Li $7 ()$ ✓ [He], 2s², 2p⁵
- b) 5 Li $11 ()$ ✓ [He], 2s¹
- c) 6 Li $12 ()$ ✓ [He], 2s², 2p¹
- d) 9 F $19 ()$ ✓ [He], 2s², 2p²
- 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) 4 d²
- b) 4 P³
- c) 4 S¹
- d) 4 F³
- e) 4 P²

B

RSPT: