

Profesor: Marco Flores

Año: 3ero

Tema: Números cuánticos

Curso: Química

Semana:

Fecha: 14/04/2021

Determina los N.C. para el electrón de $3d^3$.

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

¿Cuántos orbitales vacíos se encuentran en $3p^2$?

- a) 0 d) 3
- b) 1 e) 4
- c) 2

El número cuántico azimutal determina el giro del electrón. ()

(4,1, 1, $1/2$) para un último electrón, calcula la notación cuántica.

- a) $4p^3$
- b) $4p^2$
- c) $4p^4$
- d) $4d^5$
- e) $4d^7$

l indica el número cuántico magnético y la orientación del orbital para el electrón.