

**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.**