

ACTIVIDADES DEL ESTUDIANTE

Actividad 1: Resuelva el taller después de la materia.

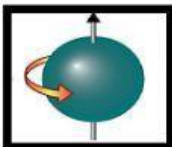
A. COMPLETE EL SIGUIENTE ENUNCIADO

1. Un átomo puede tener hasta: _____ y los subniveles son ____, ____, ____ y ____
- a) 5 niveles, s, q, d y f
 - b) 7 niveles, s, p, d y g
 - c) 7 niveles, s, p, d y f
 - d) 5 niveles, s, q, d y f

B. SELECCIONE LA RESPUESTA CORRECTA

2. **Distribución electrónica es:**
- a) Distribución de los iones en el átomo
 - b) Distribución de los electrones en los niveles de energía en la envoltura del átomo
 - c) Distribución de los neutrones en el núcleo
 - d) Distribución y orden de los protones en el núcleo del átomo
3. **Los números cuánticos son:**
- a) n , m , $\hbar$, f
 - b) n , l , l , m_s
 - c) n , l , m_l , m_s
 - d) n , s , e , d
4. **El número máximo de electrones en el subnivel s es:**
- a) 2 electrones
 - b) 6 electrones
 - c) 8 electrones
 - d) 10 electrones

5. Indique el valor del giro del electrón de la siguiente imagen



- a) $1/2$
- b) $-1/2$
- c) -1
- d) -2

ÁREA DE CIENCIAS NATURALES

C. COLOQUE EN EL PARÉNTESIS EL LITERAL CORRESPONDIENTE:

Etapas	Literal	Definición
A) Numero cuántico	()	Indican la orientación del orbital, se lo representa en gradillas (x, y, z)
B) Nivel cuántico Principal (n).	()	Indican el subnivel de energía, son en total 4 (s, p, d, f)
C) Nivel cuántico Secundario (ℓ).	()	Indican el giro de los electrones, puede ser positivos ($\uparrow$) o negativo ($\downarrow$)
D) Nivel cuántico Magnético (m).	()	Identifican los niveles de energía, son en total 7
E) Nivel cuántico Spin(s).	()	Sirven para determinar la naturaleza ondulatoria de un electrón alrededor de un átomo