

ACTIVIDADES DEL ESTUDIANTE

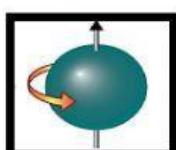
Actividad 1: Resuelva el taller después de la materia.

**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,  $\tilde{n}$ , f
  - b) n, l, ll, ms
  - c) n, l, ml, ms
  - 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)  $-2$

C. COLOQUE EN EL PARÉNTESIS EL LITERAL CORRESPONDIENTE:

| Etapa                                    | Literal | Definición  |
|--|---------|---|
| A) Número 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 ( $\ell$ ). | (   )   | 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             |