

**DIRECCIÓN METROPOLITANA DE EDUCACIÓN EXTRAORDINARIA**  
**UNIDAD DE EDUCACIÓN EXTRAORDINARIA PRESENCIAL Y SEMIPRESENCIAL**  
**ACTIVIDADES ESTUDIANTILES 2021-2022**  
**ÁREA DE CIENCIAS NATURALES/ UNIDAD N° 41**

**ACTIVIDADES DEL ESTUDIANTE**

Nombre:	Docente:
Paralelo:	Fecha:

**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 \_\_\_\_
- 5 niveles, s, q, d y f
  - 7 niveles, s, p, d y g
  - 7 niveles, s, p, d y f
  - 5 niveles, s, q, d y f

**B. SELECCIONE LA RESPUESTA CORRECTA**

**2. Distribución electrónica es:**

- Distribución de los iones en el átomo
- Distribución de los electrones en los niveles de energía en la envoltura del átomo
- Distribución de los neutrones en el núcleo
- Distribución y orden de los protones en el núcleo del átomo

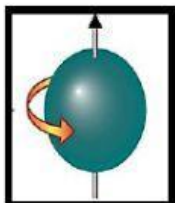
**3. Los números cuánticos son:**

- n, m, ñ, f
- n, l, ll, ms
- n, l, ml, ms
- n, s, e, d

**4. El número máximo de electrones en el subnivel s es:**

- 2 electrones
- 6 electrones
- 8 electrones
- 10 electrones

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



- 1/2
- 1/2
- 1
- 2

**DIRECCIÓN METROPOLITANA DE EDUCACIÓN EXTRAORDINARIA**  
**UNIDAD DE EDUCACIÓN EXTRAORDINARIA PRESENCIAL Y SEMIPRESENCIAL**  
**ACTIVIDADES ESTUDIANTILES 2021-2022**  
**ÁREA DE CIENCIAS NATURALES/ UNIDAD N° 41**

**C. COLOQUE EN EL PARÉNTESIS EL LITERAL CORRESPONDIENTE:**

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

**Actividad 2:** Observe el video en el siguiente enlace, para reforzar la información y socializar inquietudes referentes al tema tratado: <https://www.youtube.com/watch?v=3WtioEcU2Vo>