



## FICHA DE TRABAJO

**ASIGNATURA:** Ciencias Naturales 9°

**TEMA:** La mecánica cuántica

1. Seleccione la opción correcta acerca de los modelos atómicos.

1. Número cuántico que se designa con la letra  $n$  y representa el nivel de energía u órbita de los electrones de un átomo.

2. Este número describe la orientación del orbital en el espacio, puede tener valores enteros entre  $l$  y  $-l$  se designa con la letra  $m_l$ .

3. Este número cuántico define la forma del orbital, sus valores dependen de  $n$  y están determinados por:  $l = n-1$

4. Este número cuántico representa el sentido del giro del electrón en su propio eje, se designa con la letra  $m_s$ .

5. Complete la siguiente tabla.

$n$	$l$	Nombre del orbital	$m_l$
1	0	s	
		f	
			-2,-1,0,1,2
		p	