	<p style="text-align: center;">V.J.E COLEGIO EUCARÍSTICO DE SANTA TERESA SOY EUCARÍSTICO MERCEDARIO MI SELLO: ES LA EXCELENCIA EN EL COMPARTIR</p> <p style="text-align: center;">GUÍA DE TRABAJO</p>	Versión 03
		Código GAR- 38
		Fecha 1- 03 - 18

¿Cuál de los siguientes números cuánticos representa un subnivel y se relaciona con la forma del orbital atómico?

- ☐ a) Número cuántico principal (n)
- ☐ b) Número cuántico de momento angular (l)
- ☐ c) Número cuántico magnético (m)
- ☐ d) Número cuántico de giro (s)

¿Qué valores puede asumir el número cuántico de momento angular (l) en el nivel 4?


- ☐ a) 0
- ☐ b) 0, 1
- ☐ c) 0, 1, 2
- ☐ d) 0, 1, 2, 3

¿Qué valores puede asumir el número cuántico magnético (ml) cuando el número cuántico de momento angular (l) es 1?

- ☐ a) 0
- ☐ b) -1, +1
- ☐ c) -1, 0, +1
- ☐ d) -2, -1, 0, +1, +2

¿Cuál es la cantidad máxima permitida de electrones en el subnivel 3d?

- ☐ a) 2
- ☐ b) 6
- ☐ c) 8
- ☐ d) 10

	<p style="text-align: center;">V.J.E COLEGIO EUCARÍSTICO DE SANTA TERESA SOY EUCARÍSTICO MERCEDARIO MI SELLO: ES LA EXCELENCIA EN EL COMPARTIR</p> <p style="text-align: center;">GUÍA DE TRABAJO</p>	<p>Versión 03</p> <hr/> <p>Código GAR- 38</p> <hr/> <p>Fecha 1- 03 - 18</p>
---	--	--

¿Cuál de los siguientes conjuntos de números cuánticos es permitido?

- ☐ a) $n = 1$; $l = 1$; $m_l = +1$; $m_s = +\frac{1}{2}$
- ☐ b) $n = 2$; $l = 1$; $m_l = -1$; $m_s = -\frac{1}{2}$
- ☐ c) $n = 3$; $l = 2$; $m_l = 0$; $m_s = +1$
- ☐ d) $n = 3$; $l = 3$; $m_l = -1$; $m_s = +\frac{1}{2}$

¿Cuál de los siguientes tipos de orbitales tiene forma esférica?


- ☐ a) s
- ☐ b) p
- ☐ c) d
- ☐ d) f

¿Cuál podría ser un conjunto de números cuánticos que podría describir un electrón en el subnivel 3s?

- ☐ a) $n = 1$; $l = 0$; $m_l = 0$; $m_s = +\frac{1}{2}$
- ☐ b) $n = 2$; $l = 1$; $m_l = -1$; $m_s = -\frac{1}{2}$
- ☐ c) $n = 3$; $l = 2$; $m_l = 0$; $m_s = -\frac{1}{2}$
- ☐ d) $n = 3$; $l = 0$; $m_l = 0$; $m_s = +\frac{1}{2}$

El Número Cuántico _____ se simboliza con la letra ____ y toma los valores 0,1,2,3 :

- ☐ a) Spín - (s)
- ☐ b) Principal - (n)
- ☐ c) Magnético - (m)
- ☐ d) Azimutal - (l)

	<p style="text-align: center;">V.J.E COLEGIO EUCARÍSTICO DE SANTA TERESA SOY EUCARÍSTICO MERCEDARIO MI SELLO: ES LA EXCELENCIA EN EL COMPARTIR</p> <p style="text-align: center;">GUÍA DE TRABAJO</p>	Versión 03
		Código GAR- 38
		Fecha 1- 03 - 18

Representa al nivel de Energía y su valor es un número entero positivo, estamos hablando de:

- ☐ a) N° Cuántico Principal
- ☐ b) N° Cuántico Azimutal
- ☐ c) N° Cuántico Magnético
- ☐ d) N° Cuántico Spín

El orbital atómico 3px está representado por los siguientes números cuánticos:


- ☐ a) (2, 1, -1)
- ☐ b) (3, -1, 1)
- ☐ c) (3, 1, -1)
- ☐ d) (3, 0, -1)

Informa el sentido del giro del electrón en un orbital, estamos hablando de:

- ☐ a) N° Cuántico Principal
- ☐ b) N° Cuántico Azimutal
- ☐ c) N° Cuántico Magnético
- ☐ d) N° Cuántico Spin

¿Cuáles serán los números cuánticos: n , l y m que representará a un átomo de $Z=9$?:

- ☐ a) $n = 2$, $l = 0$, $m = 0$
- ☐ b) $n = 2$, $l = 1$, $m = 0$
- ☐ c) $n = 1$, $l = 1$, $m = -1,0,+1$
- ☐ d) $n = 1$, $l = 1$, $m = -1,0,+1$
- ☐ e) $n = 2$, $l = 1$, $m = -1,0,+1$

	<p style="text-align: center;">V.J.E COLEGIO EUCARÍSTICO DE SANTA TERESA SOY EUCARÍSTICO MERCEDARIO MI SELLO: ES LA EXCELENCIA EN EL COMPARTIR GUÍA DE TRABAJO</p>	Versión 03
		Código GAR- 38
		Fecha 1- 03 - 18

¿Cuántos electrones tiene el átomo con la configuración electrónica del electrón que termina en $3D^6$?

- a) 24
- b) 26
- c) 27
- d) 18

Un átomo tiene configuración electrónica ' para $Z: 36$, si este se transforma en el ion -3 , ¿cuáles son los cuatro números cuánticos?

- a) $N: 3, l:2 \quad m_l: -2, m_s: +1/2$
- b) $N: 4, l:2 \quad m_l: 2, m_s: +1/2$
- c) $N: 4, l:2 \quad m_l: -2, m_s: +1/2$
- d) $N: 4, l:1 \quad m_l: -2, m_s: +1/2$