



## GUÍA DE QUÍMICA



Nombres: \_\_\_\_\_ Curso: \_\_\_\_\_ Fecha: \_\_\_\_\_

**Profesora: Miss Loreto Chartier**

### Instrucciones generales:

- *Lea atentamente cada una de los ítemes y complete las siguientes tablas*

**A) Complete la siguiente tabla con la configuración electrónica normal y la abreviada o resumida:**

Elemento	Configuración Electrónica normal y abreviada
$^{32}\text{Ge}$	<b>Normal:</b>  <b>Abreviada:</b>
$^{25}\text{Mn}$	<b>Normal:</b>  <b>Abreviada:</b>
$^{20}\text{Ca}$	<b>Normal:</b>  <b>Abreviada:</b>
$^{17}\text{Cl}$	<b>Normal:</b>  <b>Abreviada:</b>

**B) Determine los números cuánticos de los siguientes elementos**

<b>Elemento</b>	<b>n</b>	<b>l</b>	<b>m</b>	<b>s</b>
<b>2p<sup>3</sup></b>				
<b>5f<sup>11</sup></b>				
<b>4d<sup>5</sup></b>				
<b>1s<sup>1</sup></b>				
<b>6d<sup>8</sup></b>				
<b>3p<sup>5</sup></b>				
<b>7s<sup>2</sup></b>				
<b>4f<sup>6</sup></b>				

**C) Encuentre el número cuántico formado**

n	ℓ	m	s	N° cuántico
1	0	0	-1/2	
5	2	1	+1/2	
3	1	0	+1/2	
6	1	-1	-1/2	
4	3	-1	-1/2	

**CIERRE DE METACOGNICIÓN**

1. ¿Cómo podrías demostrar las diferencias y similitudes de los 4 números cuánticos?

---

---

---

---

---

---

2. ¿Cómo podrías demostrar las diferencias y similitudes de la configuración electrónica normal, abreviada, detallada o por orbital?

---

---

---

---

---

---