



COLEGIO DE BACHILLERATO RICAURTE

ASIGNATURA: QUIMICA

TRABAJO DE REFUERZO – PARCIAL DOS

Nombre (s): _____

Curso: PRIMERO MECATRÓNICA ____

Fecha: _____

Docente: Lcda. Elena Agila

1. Observa con atención y UNE con líneas cada elemento químico con su respectiva configuración electrónica.

Br	$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^1$
Sc	$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^5$
K	$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^1$
Al	$1s^2, 2s^2, 2p^6$
Ne	$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2, 3d^{10}, 4p^5$
Cl	$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^4$
Ca	$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2, 3d^1$
S	$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2$

2. ¿Cuántos electrones poseen los átomos de argón (Ar), de número atómico 18, en su capa o nivel de energía más externo?:
- a. 2 electrones
 - b. 4 electrones
 - c. 8 electrones
 - d. 18 electrones
 - e. Ninguna

3. ¿Cuál de las siguientes configuraciones electrónicas corresponde al átomo de cobre (Cu), de número atómico 29? (En la notación se indican los niveles por números colocados como coeficientes y los índices de las letras indican el número de electrones en ese subnivel):

- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4p^1$
- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2$
- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^1$
- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^{10} 4p^2$

4. ¿Qué tienen en común las configuraciones electrónicas de los átomos de Li, Na, K y Rb?:

- Que poseen un solo electrón en su capa o nivel más externo
- Que poseen el mismo número de capas o niveles ocupados por electrones
- Que tienen completo el subnivel s más externo
- Sus configuraciones electrónicas son muy diferentes y no tienen nada en común.

5. Observa y analiza: Identifica y arrastra los números cuánticos correspondientes a cada elemento químicos.

Elementos químicos	Números cuánticos
12 Mg Magnesio n= l= m_l= m_s= 15 P Fósforo n= l= m_l= m_s=	3 0 3 +1 -1/2 1 0 +1/2

6. Completa la siguiente tabla: Escribiendo el símbolo del elemento al cual corresponden las siguientes configuraciones electrónicas, el bloque o región de la tabla en la cual se encuentra, al igual que el grupo y periodo de la tabla periódica.



No	Configuración Electrónica	Símbolo del Elemento	Bloque de la Tabla	Grupo	Periodo
1	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$				
2	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^5$				
3	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$				
4	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$				
5	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10}$				
6	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$				
7	$1s^2 2s^2$				
8	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^2$				
9	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$				
10	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^7$				

7. Identifica y relaciona según corresponda, sobre la organización de la tabla periódica.

Símbolo	Nombre	Periodo
Masa atómica	Grupo	Número atómico

6
12.011

C

Carbon

	1	2											13	14	15	16	17	18																																																
	1A	2A											IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA																																																
1	H	He											B	C	N	O	F	Ne																																																
2	Li	Be											Al	Si	P	S	Cl	Ar																																																
3	Na	Mg																																																																
4	K	Ca											Ga	Ge	As	Se	Br	Kr																																																
5	Rb	Sr											In	Sn	Sb	Te	I	Xe																																																
6	Cs	Ba											Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn																																																
7	Fr	Ra																																																																
			3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 IIIA IVA VA VIA VIIA VIIIA VIIIA IB <table border="1" style="border-collapse: collapse; text-align: center; font-size: 8px;"> <tr><td>Sc</td><td>Ti</td><td>V</td><td>Cr</td><td>Mn</td><td>Fe</td><td>Co</td><td>Ni</td><td>Cu</td><td>Zn</td><td>Ga</td><td>Ge</td></tr> <tr><td>Y</td><td>Zr</td><td>Nb</td><td>Mo</td><td>Tc</td><td>Ru</td><td>Rh</td><td>Pd</td><td>Ag</td><td>Cd</td><td>In</td><td>Sn</td></tr> <tr><td>La</td><td>Hf</td><td>Ta</td><td>W</td><td>Re</td><td>Os</td><td>Ir</td><td>Pt</td><td>Au</td><td>Hg</td><td>Tl</td><td>Pb</td></tr> <tr><td>Lu</td><td>Rh</td><td>Pd</td><td>Ag</td><td>Cd</td><td>In</td><td>Sn</td><td>Pb</td><td>Bi</td><td>Po</td><td>At</td><td>Rn</td></tr> </table>										Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Lu	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Pb	Bi	Po	At	Rn						
Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge																																																							
Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn																																																							
La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb																																																							
Lu	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Pb	Bi	Po	At	Rn																																																							
			1 2 3 4 5 6 7 La Ce Pr Nd Pm Sm Eu Gd Tb Dy Ho Er Tm Yb <table border="1" style="border-collapse: collapse; text-align: center; font-size: 8px;"> <tr><td>Ac</td><td>Th</td><td>Pa</td><td>U</td><td>Np</td><td>Pu</td><td>Am</td><td>Cm</td><td>Bk</td><td>Cf</td><td>Es</td><td>Fm</td></tr> <tr><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td></tr> </table>										Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm																																										
Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm																																																							

AL FINALIZAR, DA EN CLIC EN "TERMINAR INTENTO", Y LUEGO EN "ENVIAR RESPUESTAS A MI PROFESOR" completar la información solicitada e indique el correo: lenaaglahmal.com