



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

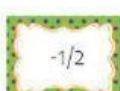
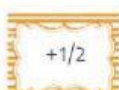
3. ¿Cuál de las siguientes configuraciones electrónicas corresponde al átomo de cobre (Cu), de número atómico 29? (En la notación se indican los niveles por números colocados como coeficientes y los índices de las letras indican el número de electrones en ese subnivel):

- a. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4p^1$
- b. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2$
- c. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^1$
- d. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^{10} 4p^2$

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

- a. Que poseen un solo electrón en su capa o nivel más externo
- b. Que poseen el mismo número de capas o niveles ocupados por electrones
- c. Que tienen completo el subnivel s más externo
- d. 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	
	n= l= ml= ms=	       	
	n= l= ml= ms=		

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

AL FINALIZAR, DA EN CLIC EN "TERMINAR INTENTO", Y LUEGO EN "ENVIAR RESPUESTAS A MI PROFESOR" completar la información solicitada e ind úy e d correo: l enaag l ahmal .co m