



COLEGIO DE BACHILLERATO RICAURTE

ASIGNATURA: QUIMICA

TRABAJO DE REFUERZO – PARCIAL DOS

Nombre (s): _____

Curso: PRIMERO Especialidad: _____ Paralelo: _____

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. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^9$
- 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 químico.

Elementos químicos		Números cuánticos	
	n=	3 0 3 +1 -1/2 1 0 +1/2	
	l=		
	ml=		
	ms=		
	n=		
	l=		
	ml=		
	ms=		

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

Símbolo

Nombre

Periodo

Masa atómica

Grupo

Número atómico

Diagram illustrating the periodic table structure and a callout box for Carbon (C). The callout box contains the following information:

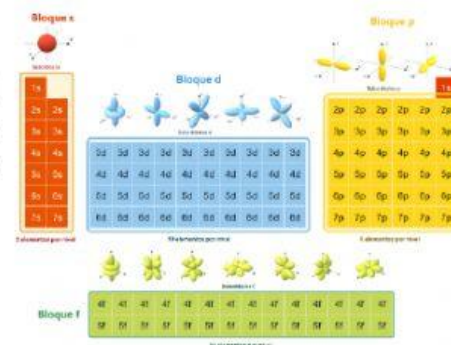
- Atomic Number: 6
- Atomic Mass: 12.011
- Symbol: C
- Name: Carbon

Arrows point from the callout box to five empty green boxes for labeling:

- One box above the atomic number (6).
- One box above the atomic mass (12.011).
- One box to the right of the symbol (C).
- One box below the name (Carbon).
- One box below the entire callout box.

The periodic table is shown below the callout box, with elements color-coded by groups. The groups are labeled 1 through 18, and the periods are labeled 1 through 7. The elements are arranged in a grid, with the noble gases (Group 18) on the right and the alkali metals (Group 1) on the left.

7. Completa la siguiente tabla: Escribiendo el símbolo del elemento al cual corresponde 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	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^7$				

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