



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
<div data-bbox="277 1081 469 1361">  </div> <div data-bbox="523 1115 708 1395"> <p>n=</p><p>l=</p><p>m<sub>l</sub>=</p><p>m<sub>s</sub>=</p> </div> <div data-bbox="277 1417 469 1697">  </div> <div data-bbox="523 1429 708 1709"> <p>n=</p><p>l=</p><p>m<sub>l</sub>=</p><p>m<sub>s</sub>=</p> </div>	<div data-bbox="916 1173 1034 1263"></div> <div data-bbox="1098 1173 1216 1263"></div> <div data-bbox="916 1299 1034 1388"></div> <div data-bbox="1098 1299 1216 1388"></div> <div data-bbox="916 1429 1034 1518"></div> <div data-bbox="1098 1429 1216 1518"></div> <div data-bbox="916 1554 1034 1644"></div> <div data-bbox="1098 1554 1216 1644"></div>

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

Símbolo

Nombre

Periodo

Masa atómica

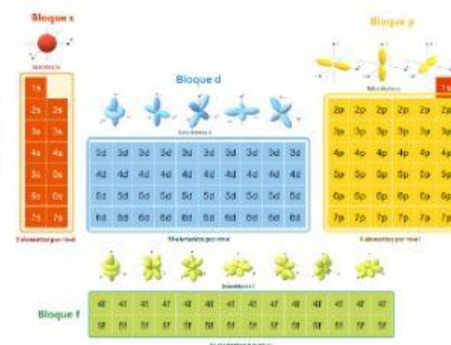
Grupo

Número atómico

The diagram illustrates the periodic table with a focus on Carbon (C). The element's box is highlighted, showing its atomic number (6), atomic mass (12.011), symbol (C), and name (Carbon). Arrows point from these labels to empty boxes for identification. A bracket on the left side of the periodic table points to a box for 'Periodo'.

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
IA	IIA	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA	VIIIA	VIIIA	VIIIA	VIIIA	IIIB	IVB	VB	VIB	VIB	VIII
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
H	He											B	C	N	O	F	Ne
Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar		
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
Fr	Ra	Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr	

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	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
2	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^5$	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
3	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
4	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
5	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10}$	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
6	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
7	$1s^2 2s^2$	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
8	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^2$	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
9	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
10	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^7$	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>

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](mailto:lanaagilah@gmail.com)