

CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA Y TABLA PERIÓDICA

Primer apellido	Segundo apellido	Nombre
-----------------	------------------	--------

1. Completa el siguiente texto con las palabras que faltan:

En la tabla periódica se ordenan los elementos por número _____ creciente.

Los elementos con propiedades químicas similares se sitúan en la misma _____.

Las filas o hileras se denominan _____, aunque tienen en común el mismo número de _____ de electrones las propiedades de los elementos tienen mayor relación con el grupo al que pertenecen. En total hay _____ grupos y _____ periodos.

2. Dados los elementos A, B, C, D, E que tienen como número atómico 3, 9, 10, 19, 36, 53 respectivamente:

- a) Une los que son del mismo grupo

A D

B E

C F

- b) Señala cuáles de ellos son gases nobles

A B C D E F

3. Ubica el cloro en la tabla periódica y responde las siguientes preguntas:

- a) ¿A qué grupo pertenece? _____
- b) ¿Cuántos electrones de valencia tiene? _____
- c) ¿En qué nivel se encuentran sus electrones de valencia? _____

4. El germanio (Ge) es un semimetal muy utilizado en la industria electrónica para la fabricación de microchips. Sabiendo que su número atómico es 32, se encuentra en el grupo _____, periodo _____.
5. Indica en qué grupo y en qué periodo estarán los elementos cuyos últimos niveles energéticos son:
- a) $6s^2$ Grupo: _____ Periodo: _____
- b) $3s^2 3p^4$ Grupo: _____ Periodo: _____
- c) $4s^2 3d^1$ Grupo: _____ Periodo: _____
6. El argón (Ar) es el tercer elemento del grupo de los gases nobles. Indica cuáles de las siguientes afirmaciones son correctas:
- () El Ar pertenece al tercer periodo.
- () La configuración electrónica de su electrón más externo es del tipo nd^{10} .
- () El Ar es un elemento representativo.
7. Un elemento tiene como número atómico $Z=47$. Selecciona las afirmaciones correctas relativas a él:
- () Se trata de un elemento perteneciente a los lantánidos.
- () Se trata de un elemento de transición.
- () Pertenece al cuarto periodo.
8. Un elemento químico tiene una configuración electrónica:
- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^3$, ubícalo en la tabla periódica y escribe qué está en el bloque _____, su grupo es _____ y está en el periodo _____, y su nombre es: _____.