

## 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: \_\_\_\_\_.