

SELECCIÓN MULTIPLE: subraye la alternativa correcta

1. La configuración electrónica de un elemento químico es $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^5$ ¿a qué grupo y periodo pertenece este elemento?

- a) Grupo 5, periodo 3
- b) Grupo 5, periodo 7
- c) Grupo 17, período 3
- d) Grupo 15, periodo 3

2. ¿Qué tipo de elemento es el elemento de la pregunta N°1?

- a) Representativo
- b) Transición
- c) Transición interna
- d) Gas noble

3.- ¿A qué grupo de elemento pertenece?

- a) Alcalino
- b) Alcalinos térreos
- c) Halogenados
- d) Gases nobles

4.- Se define como "Tendencia o capacidad de un átomo, en una molécula, para atraer hacia sí, los electrones de otros átomos en un enlace covalente" a la propiedad periódica:

- a) Potencial de ionización
- b) B) Electronegatividad
- c) Electroafinidad
- d) Radio iónico

5.- Un aumento en el potencial de ionización en un grupo se representa como:

- a) ↑
- b) ↓
- c) →
- d) ←

6.-. De las siguientes propiedades periódicas de los elementos químicos, ¿cuáles aumentan en un periodo de izquierda a derecha?

- I. Radio atómico
- II. Electronegatividad
- III. Volumen atómico
- IV potencial de ionización

- a) I y II
- b) I y III
- c) II y IV
- d) III y IV

