

## ELEMENTOS

### 1. Símbolos y nombre

|          |                |
|----------|----------------|
| Li.....  | Fósforo.....   |
| Na.....  | Estroncio..... |
| H.....   | Radio.....     |
| K.....   | Francio.....   |
| Rb ..... | Boro.....      |
| Cs.....  | Carbono.....   |
| Ag.....  | Nitrógeno..... |
| Ca.....  | Oxígeno.....   |
| Mg.....  | Flúor.....     |
| Ba.....  | Silicio.....   |
| Be.....  | Germanio.....  |

### Verdadero o falso

2. La tabla periódica está distribuida en filas y columnas (.....)
3. Los grupos que posee son el A y B (.....)
4. Existen 9 filas y 15 columnas (.....)
5. El creador de la tabla periódica es Dimitri Mendeleiev (.....)

## NÚMEROS CUÁNTICOS

6. Indica las configuraciones electrónicas que no son posibles.  
(.....)

- a)  $1s^2 2s^2 2p^4$
- b)  $1s^2 2s^2 2p^3 3s^1$
- c)  $1s^2 2s^3$
- d)  $1s^2 2p^7$

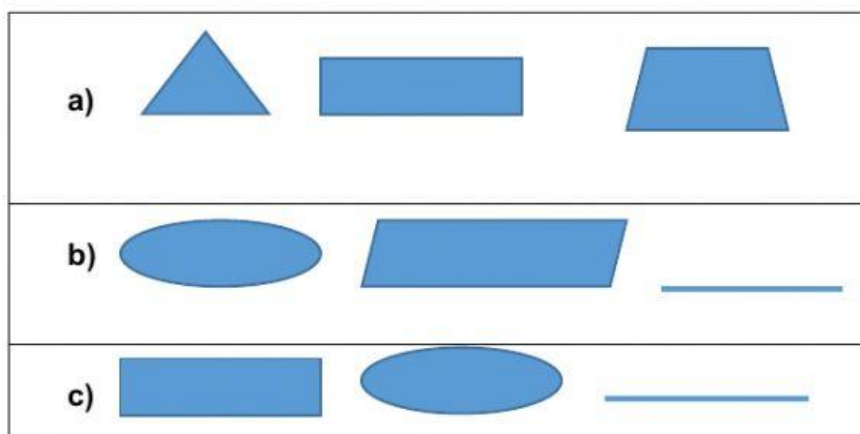
7. ¿Cuáles son los tipos de orbitales existen?  
(.....)

- a) s,p,d,f
- b) m,n,l
- c) k, l, m

## 8. Verdadero o falso

- a) En un orbital pueden ubicarse 1 ó 3  $e^-$  (.....)
- b) La capacidad de electrones del tipo de orbital p es 6 electrones (.....)
- c) Los números cuánticos son n, l, ml, ms (.....)

## 9. A los orbitales los representamos con las siguientes figuras (.....)



## 10. Complete: mueva la palabra correcta.

A los electrones los representamos con: (.....)

|           |            |           |
|-----------|------------|-----------|
| a) Puntos | b) Flechas | c) Líneas |
|-----------|------------|-----------|

**Éxito**