

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

- La tabla periódica está distribuida en filas y columnas (.....)
- Los grupos que posee son el A y B (.....)
- Existen 9 filas y 15 columnas (.....)
- 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) $1s^2 2p^7$

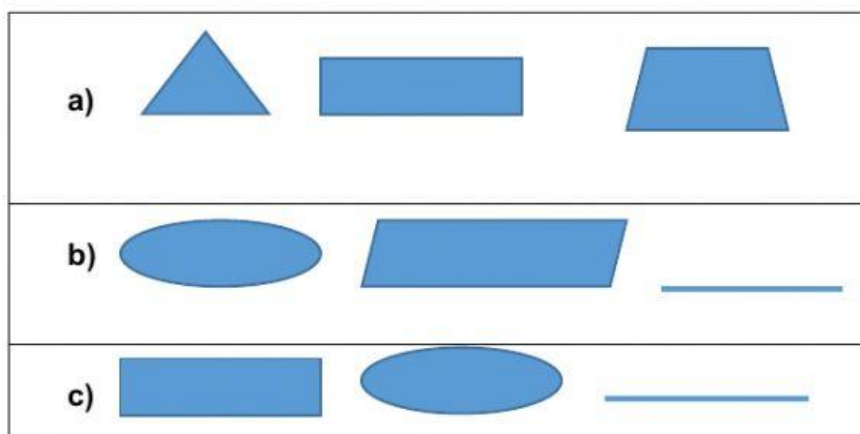
7. ¿Cuáles son los tipos de orbitales existen?
(.....)

- 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