

ACTIVIDADES DEL ESTUDIANTE

**Actividad 1:** Después de la materia realice el siguiente taller.

**I. Seleccione la respuesta correcta encerrando en un círculo el literal correspondiente.**

**1. ¿Qué es la configuración electrónica?**

- Es la distribución de los electrones de los átomos de los elementos químicos en niveles, subniveles y orbitales de energía en forma creciente.
- Es la distribución de los protones de los átomos de los elementos químicos en niveles y orbitales de energía en forma decreciente.

**2. Identifique que representa la siguiente imagen**

- Diagrama de Venn
- Diagrama de Moeleng
- Diagrama de Moeller
- Diagrama de cuerpo libre



**3. El fósforo tiene  $Z=15$ , su configuración correcta es:**

- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^5$
- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$
- $1s^1 2s^2 2p^6 3s^1 3p^5$
- $1s^2 2s^3 2p^6 3s^4$

**4. Realice la configuración electrónica según el diagrama de Moeller del átomo de:**  
**Carbono ( $Z=6$ ), Azufre ( $Z=16$ ) y Zinc ( $Z=30$ )**

Carbono → \_\_\_\_\_

Azufre → \_\_\_\_\_

Zinc → \_\_\_\_\_