

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 → _____