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?

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

b. Es la distribución de los protones de los átomos de los elementos químicos en niveles y orbitales de energía en forma decreciente.

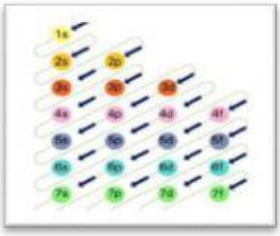
2. Identifique que representa la siguiente imagen

a. Diagrama de Venn

b. Diagrama de Moeleng

c. Diagrama de Moeller

d. Diagrama de cuerpo libre



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

a. $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^5$

b. $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^2\,3p^3$

c. $1s^1\,2s^2\,2p^6\,3s^1\,3p^5$

d. $1s^2\,2s^3\,2p^6\,3s^4$

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→ _____

LIVEWORKSHEETS