

## PLAN DE MEJORAMIENTO CLEI 5PERIODO 2

**COMPONENTE:** BIOFISICO

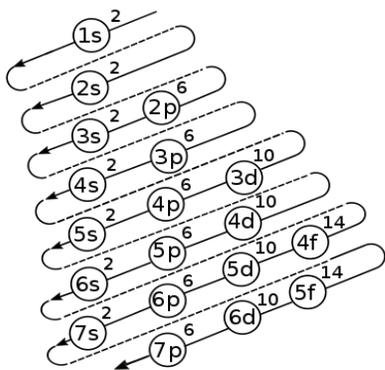
**NOMBRES Y APELLIDOS** \_\_\_\_\_

**DOCENTE:**

**COMPETENCIAS DEL SABER:** Establece la relación entre la distribución de los electrones en el átomo y el comportamiento químico de los elementos, explicando cómo esta distribución determina la formación de compuestos.

2. Balancea ecuaciones químicas, teniendo en cuenta la ley de conservación de la masa y la conservación de la carga, al determinar cuantitativamente las relaciones molares entre reactivos y productos de una reacción (a partir de sus coeficientes).

- La configuración muestra la forma como se distribuyen los electrones de los átomos, organizando los niveles y subniveles del mismo, siguiendo la siguiente tabla de distribución:



1. Realice la configuración electrónica de los siguientes números atómicos **Z**:

- a) 15                      b) 48                      c) 55                      d) 64

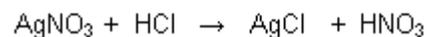
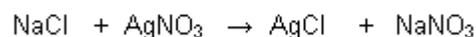
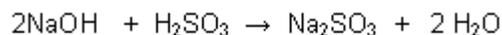
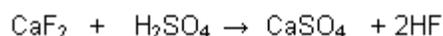
2.  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^5$ . Teniendo en cuenta esta configuración podemos concluir que:

- a) Que el número atómico es \_\_\_\_\_
- b) Que tiene \_\_\_\_\_ niveles de energía

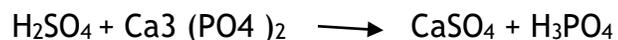
c) Que en el la corteza o periferia tiene\_\_\_\_\_ electrones de energía

- Las reacciones se presentan cuando una o más sustancias reaccionan entre si y crean una sustancia nueva diferente a las iniciales. Existen diferentes tipos de reacciones inorgánicas entre estas podemos encontrar: la de síntesis, desplazamiento, doble desplazamiento y descomposición

3. Identifica el tipo de reacción de cada ecuación química:



4. La conservación de la masa se da cuando lo mismo que reacciona está en lo productos, por lo tanto, si esta no está igual en proporciones de masa, se debe balancear. Existen varias formas o métodos para balancear la masa como son: tanteo o simple inspección, oxido reducción, y algebraico entre otras. Teniendo en cuenta esto, balancea por el método que consideres pertinentes las siguientes ecuaciones químicas



5. Determina de que elementos se trata:

