

INSTITUCIÓN EDUCATIVA FRANCISCO ABEL GALLEG0

Plan de mejoramiento Área de Ciencias Naturales

Docente: Yularsy Rodiño Hernández

Tercer periodo

Grado 7°

El plan de mejoramiento debe entregarse en hojas, tener portada y buena presentación.

La entrega del taller será en la semana del 19 al 22 de octubre.

Habrás asesoría los días 5 y 6 de octubre en el horario de 3: 30 a 4: 30 p.m.

La sustentación se realizará en la semana del 19 al 22 de octubre.

Nombre del estudiante: _____

1.- Construye un mapa conceptual en el cual des a conocer las generalidades de la tabla periodica: qué es y cómo se organiza.

2.- Completa la siguiente tabla, con la información solicitada.

Elemento	Símbolo	Número atómico	Grupo	Periodo
Helio				
Fluor				
Fósforo				
Yodo				
Estroncio				
Carbono				

3.- Menciona cuántos niveles de energía y cuántos electrones, en su último nivel de energía o capa más externa, tiene los átomos de los siguientes elementos: Cloro (Cl), Flúor (F) y Nitrógeno (N).

4.- Realiza la configuración electrónica de los siguientes elementos, luego dibuja la estructura de sus átomos teniendo en cuenta, la cantidad de protones, niveles de energía y electrones en cada uno de estos niveles.

- menciona los nombres de los elementos, el grupo y el periodo en el que se encuentran.

Z= 20, Z= 52 y Z= 56.

5.- De acuerdo a las siguientes configuraciones electrónicas, especifica a qué elemento corresponden.

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