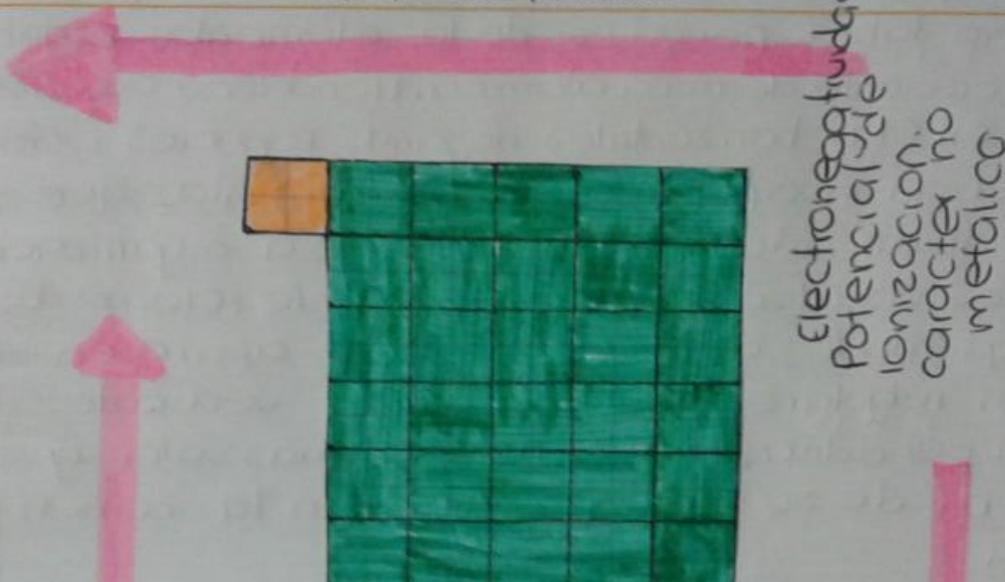




1 Dibujar una tabla periódica, donde señale con colores el comportamiento de las propiedades periódicas.

Electro negatividad potencial de ionización
Caracter no metalico



Electronegatividad
Potencial de ionización
caracter no metalico

Radio Atómico
Caracter Metalico

Radio Atómico
caracter Metalico

2 Sintetice en un párrafo la historia de la tabla periódica.

En 1863, el químico Ruso Dmitri Mendeleev publicó su primera tabla periódica de los elementos organizada en orden creciente de masa atómica. Mendeleev organizó su tabla en filas horizontales dejando espacios vacíos donde debían incorporarse algunos elementos que aún no habían sido descubiertos. En esa organización Mendeleev visualizó un patrón aparente: Elementos con propiedades químicas similares aparecen en intervalos regulares en las columnas verticales de la tabla periódica, lo que dio aún más valor y aceptación de su tabla periódica en la comunidad científica.

22

3 ¿Cuál es la diferencia entre grupo y período? Evidencie su justificación por medio de un ejemplo:
Na (sodio) está en el grupo IA y período 3.

Los grupos y los períodos son dos formas de categorizar los elementos de la tabla periódica. Los períodos son filas horizontales (a lo largo) de la tabla periódica, mientras que los grupos son columnas verticales (hacia abajo) de la tabla. El número atómico aumenta a medida que se desciende de un grupo o durante un período.

Mo (Molibdeno) está en el grupo 5 período 6



1 Clasifica los siguientes elementos.

- Oro metal
- Plata metal
- Cobre metal
- Calcio metal
- Samario metal
- Neón no metal

2 Nombrar dos elementos de cada período.

Hidrogeno - Magnesio - Itirio - Mabric - Cromo -
manganeso - Hierro - Rodio - Niquel - Cobre - Zinc -
aluminio - Carbono - Nitrogeno - Oxigeno

3 ¿Cuál es la diferencia entre grupo y periodo?

Los grupos y los periodos son dos formas de categorizar los elementos de la tabla periodica. Los periodos son filas horizontales de la tabla periodica mientras que los grupos son columnas verticales.



Metales

Son de naturaleza maleable y dúctil.

Están presentes en todos los grupos de izquierda a derecha excepto el grupo VII A y VIII A.

Son sólidos a temperatura ambiente, excepto el mercurio

Son buenos conductores eléctricos y térmicos.

Tienen brillo metálico y se oxidan con facilidad.

Son elásticos y resistentes a la ruptura.

Atraen débilmente los electrones.



1 Escriba cinco ejemplos de elementos metálicos.

Oro (Au grupo II) número atómico 79
Plata (Ag grupo II número atómico 47)
Aluminio (Al grupo II número atómico 13)
Níquel (Ni grupo 10 número atómico 28)
Hierro (Fe grupo 8 número atómico 26)

126

2 Consultar 5 usos en la industria química de los elementos metálicos.

Aluminio: Construcción utensilios de cocina
Cobre: Construcciones eléctricas, fabricación de latón.
Zinc: Galvanizadas
Plomo: Baterías
Níquel: Aleaciones para monedas
Estaño: Soldaduras