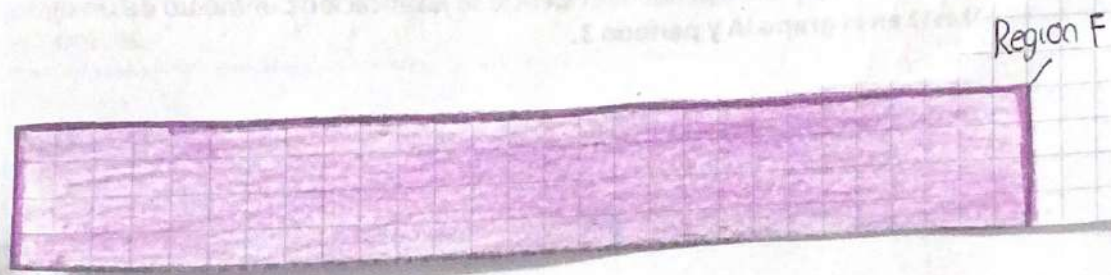
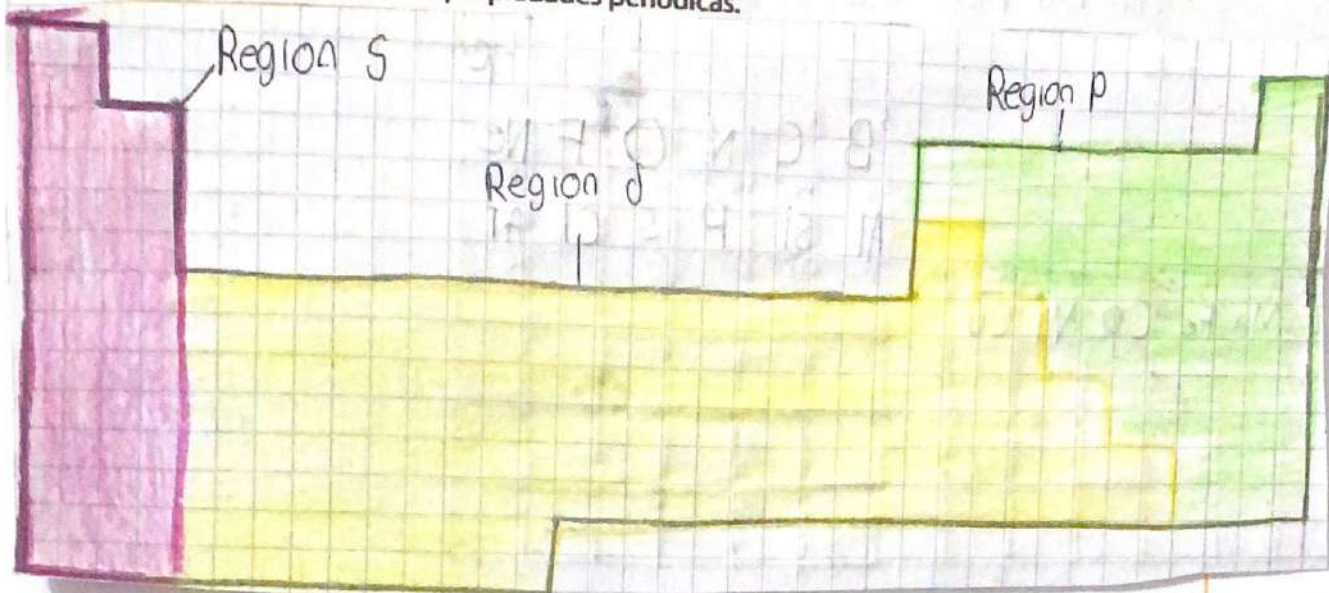




1 Dibujar una tabla periódica, donde señale con colores el comportamiento de las propiedades periódicas.



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

entre 1817 y 1829 el químico alemán Johan Dobereiner clasificó a algunos elementos en grupos de tres denominados triadas ya que tenían propiedades químicas similares. Por ejemplo en la triada cloro (Cl) bromo (Br) y yodo (I) noto que la masa atómica de Br estaba muy próxima al promedio de la masa de Cl e I. Desafortunadamente no todos los elementos se agrupaban en triadas y sus esfuerzos fallaron pero proponer una clasificación de los elementos.

122

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 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 desciende de un grupo o durante un período.

Se orga

Grupos:
como fan

Grupo A:

- » Grupo
- » Grupo
- » Grupo
- » Grupo

Grupo B: Ele

- » Grupo I
- » Grupo II
- » Grupo III
- » Grupo IV

Períodos: son

Nota: Los períodos



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.

124

- estaño número 50 símbolo Sn peso 118
- Polonio número 84 símbolo Po peso 208
- Renio número 75 símbolo Re peso 186

3 ¿Cuál es la diferencia entre grupo y período?

Los períodos son filas horizontales a lo largo de la tabla periódica. Los grupos son columnas que van hacia abajo el número atómico aumenta a medida que desciende.



Revisar el video "tabla periódica: generalidades" <https://www.youtube.com/watch?v=efOBfpJYaCo> y resume en un mapa conceptual con lo siguiente: símbolos, su relación y representación de los elementos.

TABLA PERIÓDICA

¿Que es?

La REPRESENTACION GRAFICA De los símbolos de los Elementos Químicos.

TIPOS

Internacional

Costa Rica
• Gil chauverri

- Numero Atómico
- símbolo elemento Químico
- MASA ATOMICA P.

¿SIGNIFICADO?

IDENTIFICAR CADA ELEMENTO QUÍMICO

$$\bar{A} = \sum_{i=1}^n f_i \cdot A_i$$

Se calcula se suma el número de frecuencia de encuesta en tabla definida

CARACTERÍSTICAS FÍSICO-QUÍMICAS.

• UBICAR CADA ELEMENTO DE METAL, NO METAL METALÓIDE.

Metal

NI/M.

Metaloideos.

- Latas
- PREGOS.
- AROJ.

- CARBON.

- Silicio
- Germanio

Metales

Son de naturaleza maleable y dúctil.

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

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.

| | | | |
|----------|----|--------|----|
| Hierro | Fe | Níquel | Ni |
| magnesio | Mg | Zinc | Zn |
| oro | Au | Plomo | Pb |
| Plata | Ag | | |
| aluminio | Al | | |

126

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

Cadmio estabilizador de plásticos PVC

Litio catalizador Lubricante soldadura medicina

Hierro fabricación de aceros

Aluminio construcción utensilios de cocina papel aluminio

Cobre conductores eléctricos fabricación de latón y bronce

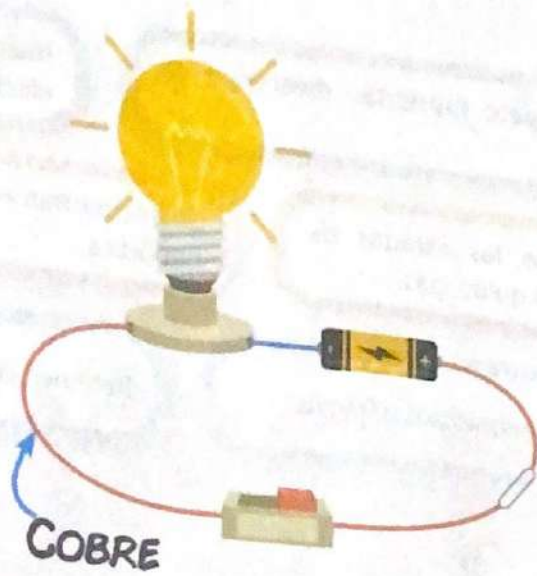
Zinc galvanizado protección del hierro

Plomo baterías protección de radiaciones

Níquel aleaciones para monedas

estroncio soldaduras

representa esta ilustración.



- en esta imagen veras un pedazo de cobre el cual es el que transmite la energía que da la batería para que el interruptor funcione y luz el bombillo
- Puedo alumbrar

¿Cómo se usa el cobre y porqué se usa en montajes y dispositivos electrónicos?

- el cobre se usa para las monedas utensilios de cocina joyería objetos de arte adornos muebles maquillaje e instrumentos musicales en el campo el trasporte de cobre es muy importante
- en la electrónica una placa de circuito impreso es una superficie constituida por caminos Pistos o buses de metal conductor laminadas sobre una base no conductora el circuito impreso se utiliza para conectar electricamente por medio de la base un conjunto de componentes electrónicos los Pistos generalmente son de cobre

No metales

No son brillantes pero presentan diversidad de colores.

Malos conductores de calor y electricidad.

Presentes en todos los estados de agregación (sólido, líquido, gas).

Se encuentran en la parte derecha de la tabla periódica.

Los sólidos suelen quebradizos o frágiles.

Retienen con fuerza los electrones.



1 Explique cinco ejemplos de elementos no metálicos

Fluor
Cloro
Bromo
Yodo
Astato

Helio
Neón
Argón
Kriptón
Xenón

128

2 Escribe si los siguientes ejemplos son metales o no metales, justifica tu respuesta.



Azufre

es un elemento químico con número atómico 16 y de símbolo S se encuentra ubicado en la tabla periódica dentro del grupo de no metales



Carbón

es un no metal considerado como la sustancia más versátil y esencial que se encuentra en nuestro planeta es el decimoquinto elemento más abundante