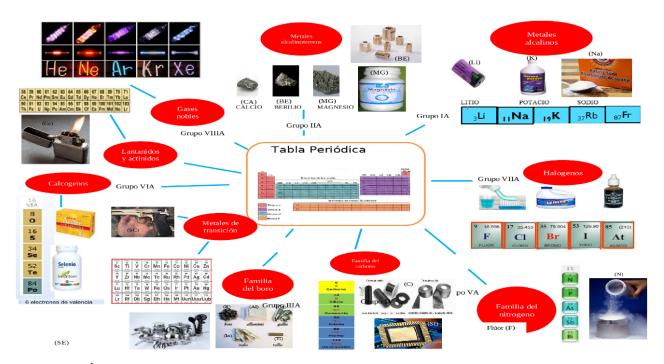
PROPÓSITO:

Comprender la utilidad de la tabla periodica, analizando las relaciones entre los distintos elementos, relacionándolos con el entorno natural y artificial.

MOTIVACIÓN:

Visualiza el video e imagen referente a los elementos de la tabla periódica, los cuales hacen parte de nuestro diario vivir. Reflexiona.

https://www.youtube.com/watch?v=CTqj Mv25fY



EXPLICACIÓN:

Lee el siguiente texto sobre la tabla periódica, el cual te ayudara a entender su funcionamiento. La tabla periódica está ordenada por su número atómico, sus configuraciones de electrones y propiedades químicas recurrentes. También está ordenada de manera que los elementos con comportamientos similares estén en la misma columna.

La tabla tiene cuatro bloques rectangulares con propiedades químicas similares. Generalmente, los elementos ubicados en la parte izquierda de una fila son metales, y los no metales se ubican a la derecha.

Los elementos son localizados en la tabla periódica basados en su estructura atómica. Cada fila y cada columna tienen características especiales.

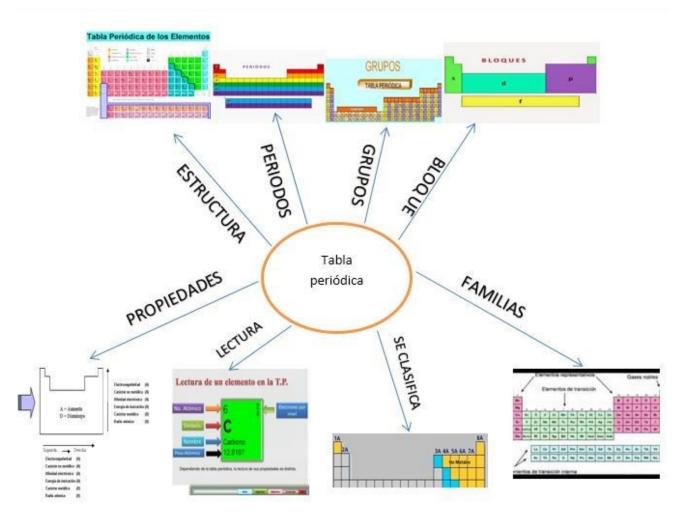
Todas las filas en la tabla son leídas de izquierda a derecha y cada fila es referida como un periodo. Cada columna de la tabla es llamada un grupo. Cada grupo de la tabla tiene el mismo número de electrones.

Es fácil encontrar el número de electrones en la cáscara externa de cada elemento de la tabla. El grupo uno tiene un electrón, el grupo dos tiene dos, y así sucesivamente

Ahora observa este video para profundizar sobre este aprendizaje:

https://www.youtube.com/watch?v=rpwTvtp8CdI

A continuación observa la imagen y video y construye un resumen alusivo a las generalidades de la tabla periódica.



https://www.fishersci.es/es/es/periodic-table.html

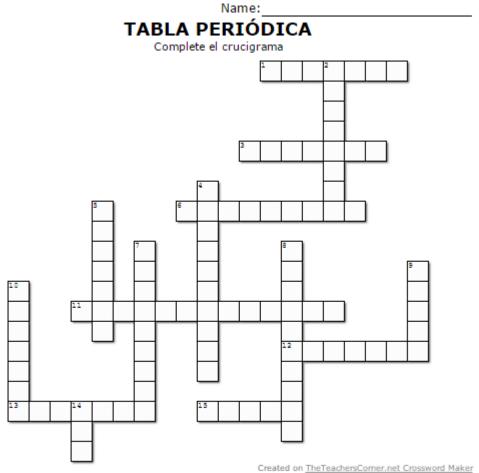
EJERCICIOS:

Observa esta imagen y reflexiona sobre la quima en nuestro diario vivir y en nuestra propia vida.



EVALUACIÓN:

Con base en los aprendizajes aprendidos encuentra en la sopa de letra y el crucigrama terminología referente a la tabla periódica:



<u>Cruzada</u>

- 1. Elemento alcalino ubicado en el periodo 4
- 3. Primer elemento del apartado Actínidos
- 6. Nombre del grupo en el que se encuentra RUBIDIO (Rb)
- 11. Nombre del grupo del elemento ANTIMONIO (Sb)
- 12. Primer elemento del apartado Lantánidos
- 13. Elemento con número atómico 8
- 15. Periodo en el que se encuentra el elemento Lv

- <u>Abajo</u> Nombre del elemento con el símbolo As
 - 4. Nombre del grupo en el que se encuentra AZUFRE (S)
 - 5. Nombre del elemento con número atómico 87
 - 7. Es el elemento con símbolo H
 - 8. ¿Quién invento la primera tabla periódica?
 - 9. Símbolo del elemento con el número atómico
 - 10. Tiene número atómico 52 y es metaloide
 - 14. El nitrógeno es un elemento en forma de: