

## Motivación

observa el video

## Ejercicio

realice un mapa conceptual de los elementos químicos teniendo en cuenta los grupos y periodos que hacen parte de la tabla periódica

la tabla  
periódica

es un

esquema  
gráfico

organización en

que

Filas

Columnas

Grupo A

llamadas

organización en

periodos

Grupos o  
familiares

Grupo B

indicar

Se designa con

→ pueden  
ser

letras

numeros  
naturales

Se nombre  
con

K M N O P Q

## evaluación

- describe las características de los metales de los grupos I, II y III de la tabla periódica

2// los elementos del grupo 1 de la tabla periódica se clasifican como grupo IA, según la antigua versión IUPAC y los

3// los metales alcalinotérreos son un grupo de elementos que se encuentran situados en el grupo 2 de la tabla periódica y son los siguientes

berilio (Be) magnesio (Mg) calcio (Ca) etc

4// un grupo 3 es un elemento situado dentro de la tabla periódica los átomos de estos elementos tienen gran tendencia a oxidarse y son muy reactivos predominando el estado de oxidación

- hag un resumen de los elementos de la transición

2// los elementos de la transición son aquellos que tienen la subcapa d o f parcialmente llena en cualquier estado de oxidación común

- Cuales son las características de los gases nobles

R// los gases nobles son un grupo de elementos químicos con propiedades muy similares por ejemplo, bajo condiciones normales

- Cuales son los elementos que hace parte del grupo de los halógenos

R// los halógenos constituyen un grupo de elementos químicos integrados por Flúor (F) cloro (Cl) bromo (Br) yodo (I) y el muy raro astato (At)