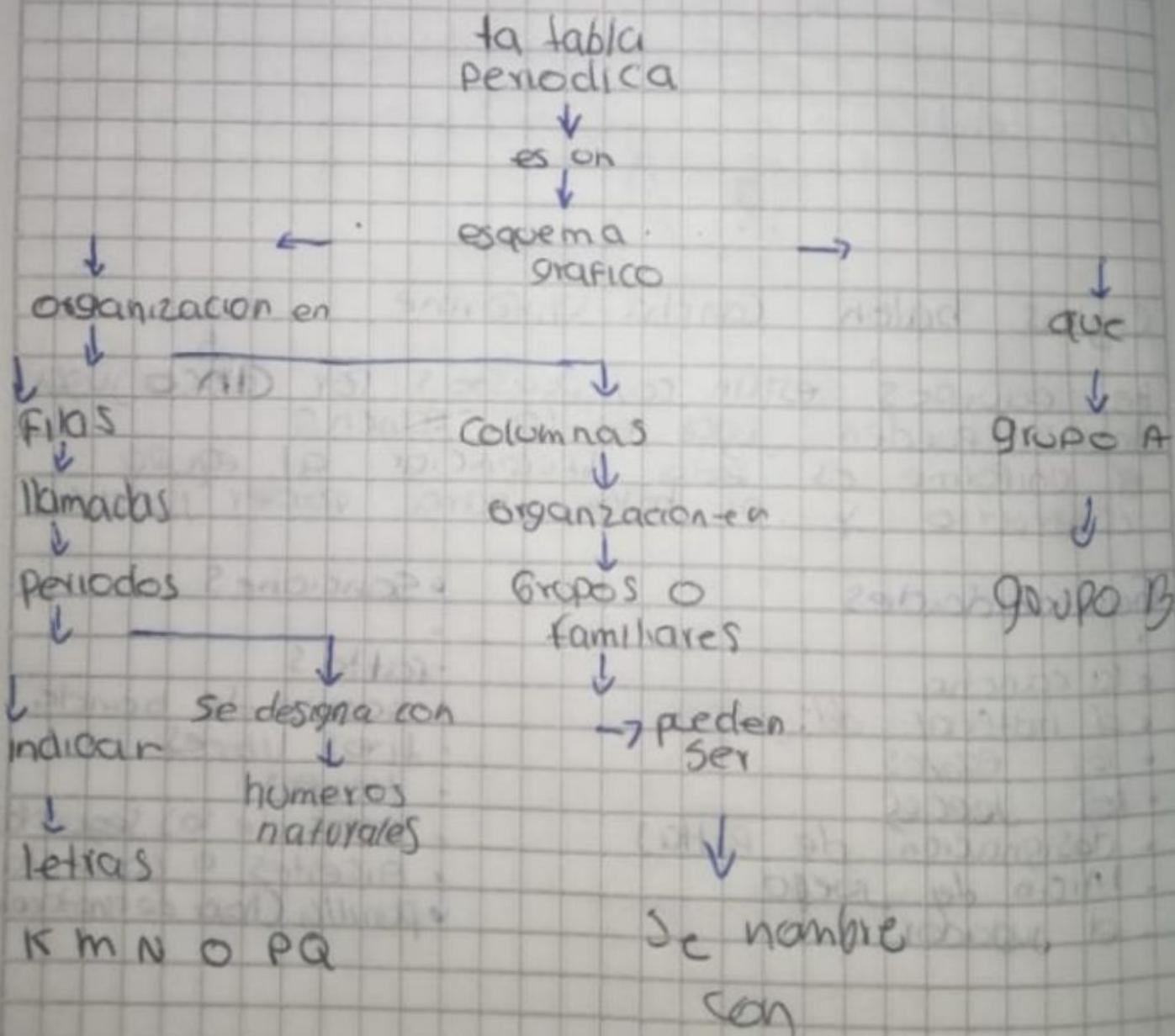


MOTIVACION

Observa el video

EJERCICIO

Realice un mapa conceptual de los elementos químicos teniendo en cuenta los grupos y períodos que hacen parte de la tabla periódica.



Evaluación

- **describa los características de los metales de los grupos I, II y III de tabla periódica**

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

R/ Los metales alcalinoterroso 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

R/ 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

- **haga un resumen de los elementos de la transición**

R/ Los elementos de la transición son aquellos que tienen la subcapa d o p llena en cualquier estado de oxidación común.

- Cuales son las características de los gases nobles

D/ los gases nobles Son un grupo de elementos químicos con Propiedad muy similares por ejemplo, bajo condiciones normales

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

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