

La sustancias químicas y la tabla Periodica

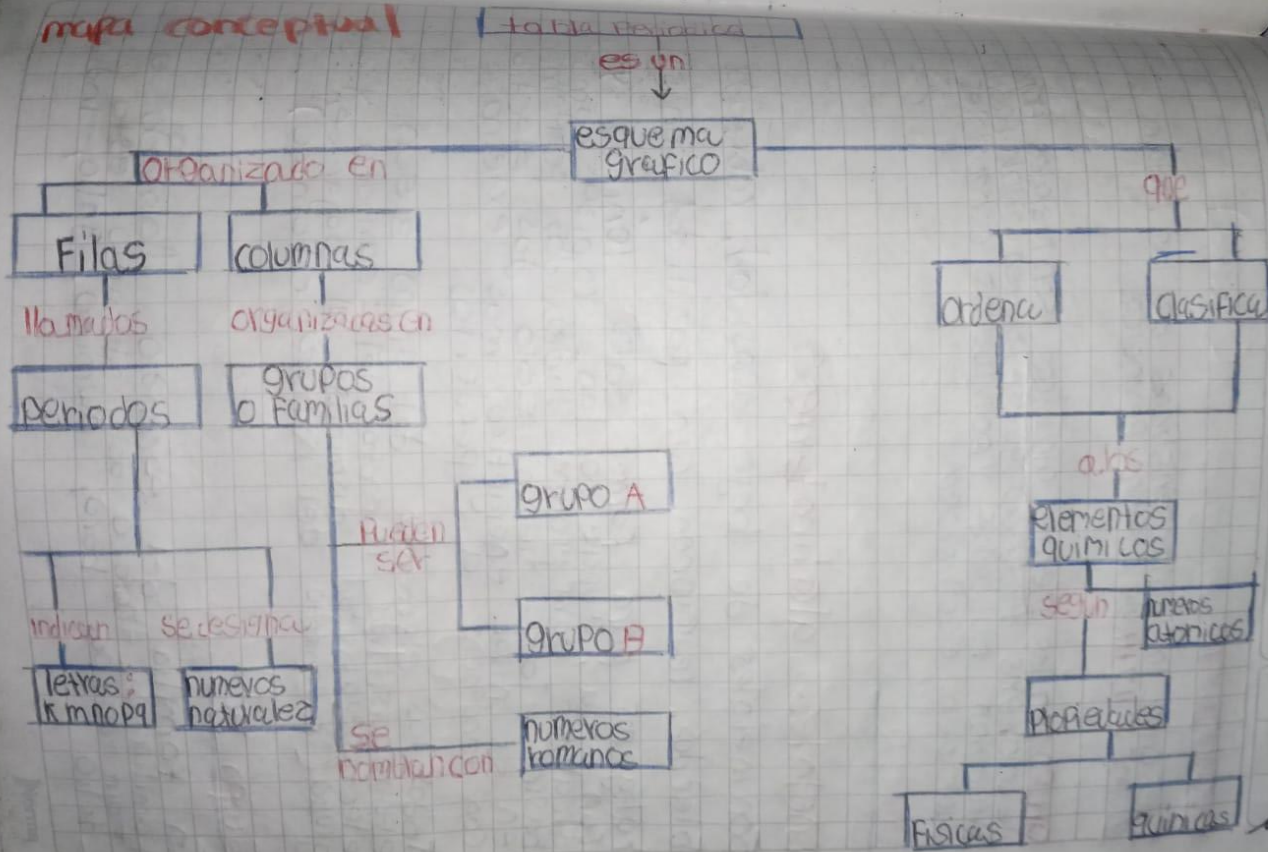
Ejercicios

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

La tabla Periodica

mapa conceptual

mapa conceptual



Evaluación

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

GRUPO 1 a los metales alcalinos son metales blancos de color gris. Pertenecen a los metales blandos. Presentan muy bajas y son buenos conductores de calor y de electricidad.

GRUPO 2

metales alcalinotérreos

Son metales de baja densidad, colorados y blandos. reaccionan con facilidad con los halógenos para formar sales iónicas y con agua, aunque no tan rápido como los alcalinos para formar hidróxidos fuertemente básicos. Todos tienen solo dos electrones en su nivel energético más externo con tendencia a perderlos.

Todos los elementos del grupo 2 son electropositivos respecto del carbono y su electronegatividad disminuye al bajar en el grupo (aumento del número atómico).

Grupo 3

La familia del escandio llamada a veces familia del boro o del aluminio, está formada por boro, aluminio, galio, indio y talio.

Hago un resumen de los elementos de transición

1. Son aquellos que tienen la subcapa d o f parcialmente llena en cualquier estado de oxidación común. El término elementos de transición se refiere más comúnmente a los elementos de transición del bloque d. Tienen varios estados de oxidación y generalmente forman compuestos coloreados.

Las propiedades generales de los elementos de transición son:

1. Por lo general son metales de alto punto de fusión

2. Tiene varios estados de oxidación

3. Generalmente forman compuestos coloreados

4. A menudo son paramagnéticos.

Los elementos de transición incluyen los importantes metales hierro, cobre, y platino. El hierro y el titanio son los elementos de transición más abundantes.

5. ¿Cuáles son las características de los gases nobles?

1. Son un grupo de elementos químicos con propiedades muy similares; por ejemplo bajo condiciones normales son gases monoatómicos inodoros, incolores y presentan una reactividad química muy baja.

Se sitúan en el grupo 18 (VIII A) de la tabla periódica.

- Debido a esta carencia de reactividad química, los gases nobles no forman moléculas diatómicas, sino que están constituidos por átomos individuales.
- Asimismo, y tal como se desprende de su nombre, en condiciones normales se presentan siempre en estado gaseoso.

Los gases nobles son:

- incoloros.
- inodoros.
- insípidos.
- no inflamables en condiciones normales.
- Antiguamente se les asignaba el grupo 0 de la tabla periódica porque se creía que tenían una valencia cero.

4) Cuáles son los elementos que hacen parte del grupo de los halógenos

- Flúor (F)
- Cloro (Cl)
- Bromo (Br)
- Yodo (I)
- Astatina (At)
- Teneso (Ts)

Tabla periódica

