

GRUPOS DE LA TABLA PERIODICA

GRUPO IIIB – FAMILIA DEL ESCANDIO

- ❖ La familia o grupo del escandio está formado por los siguientes elementos:
Escandio (Sc)
- ❖ Itrio(Y)
- ❖ Lantano(La)
- ❖ Actinio(Ac)

Este grupo presenta las siguientes características generales:

- Tiene gran tendencia a oxidarse
- Son muy reactivos
- Poseen dos electrones en su última capa de valencia
- Predomina el estado de oxidación +3
- Son sólidos
- Tienen brillo
- Conducen la electricidad

GRUPO IVB – FAMILIA DEL TITANIO

La **familia del titanio** se compone de todos los integrantes del Grupo 4 de la tabla periódica:

Titanio (Ti)

Circonio (Zr)

Hafnio (Hf)

Rutherfordio (Rf)

Estos metales son bastante reactivos (sobre todo cuando están en forma de esponja mojada, de gran superficie específica, son pirofóricos; esto es, al exponerse a la acción del aire se vuelven rojos e inflaman espontáneamente). Al estar compactos son pasivos, casi inatacables por cualquier agente atmosférico.

GRUPO VAB– FAMILIA DEL VANADIO

Dentro de la tabla periódica en el grupo 5 que comprende los elementos:

- vanadio (23)
- niobio (41)
- tántalo (73)
- dubnio (105)

Estos elementos tienen en sus niveles electrónicos más externos 5 electrones. El dubnio no se encuentra en la naturaleza y se produce en el laboratorio, por lo que al hablar de las propiedades de los elementos del grupo 5, se suele obviar este elemento.



HOMEWORK: INVESTIGA LOS GRUPOS VIB – VIIB – VIIIB DE LA TABLA PERIODICA