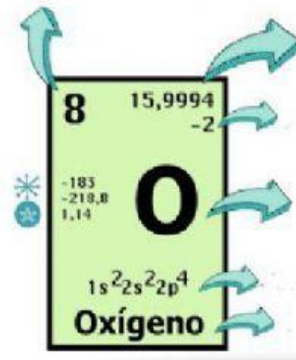


LÍNEA DEL TIEMPO SOBRE LA EVOLUCIÓN DE LA TABLA PERIÓDICA

Toma una foto a tu línea del tiempo y colócala aquí.

Selecciona el nombre de lo que señala cada flecha



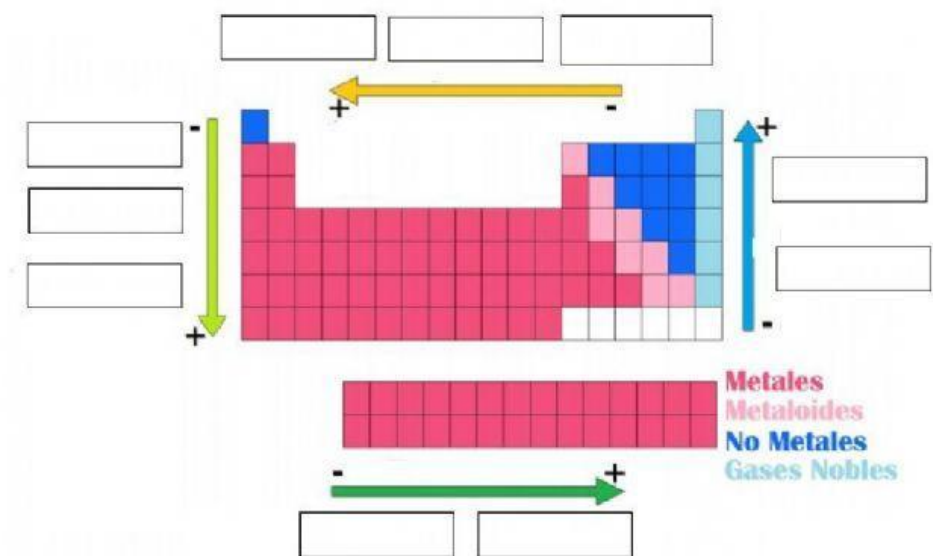
1.-Arrastra a donde corresponde el nombre de cada familia o grupo en la tabla periódica

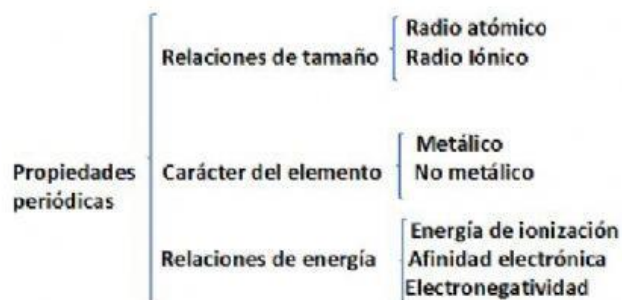
Diagrama de la tabla periódica con las siguientes familias de elementos etiquetadas:

- ALCALINOS** (Grupo 1)
- ALCALINOTÉRREOS** (Grupo 2)
- Escandio** (Grupo 3)
- Niquel** (Grupo 10)
- Manganeso** (Grupo 7)
- NITROGENOIDES** (Grupo 15)
- GASES NOBLES** (Grupo 18)
- Vanadio** (Grupo 5)
- Fierro** (Grupo 8)
- TÉRREOS** (Grupos 3-10)
- Cromo** (Grupo 6)
- Cobalto** (Grupo 9)
- LANTÁNIDOS** (Fila 7, grupos 3-10)
- ACTÍNIDOS** (Fila 8, grupos 3-10)
- HALÓGENOS** (Grupo 17)
- Carbonoideos** (Grupo 14)
- Cobre** (Grupo 11)
- Titanio** (Grupo 4)

Los elementos químicos presentan una serie de **Propiedades Periódicas** que cambian regularmente en la Tabla Periódica: **radio atómico, energía de ionización, carácter metálico, electronegatividad y afinidad electrónica**. A partir de éstas se puede deducir la reactividad de los distintos elementos químicos.

Escribe las propiedades que correspondan en la tabla periódica tomando en cuenta que van de menor a mayor





Une con una línea el concepto con la definición que corresponda

ELECTRONEGATIVIDAD

Energía liberada al captar un electrón (Aumenta de abajo hacia arriba y de izquierda a derecha)

CARÁCTER METÁLICO

Capacidad de atraer electrones (Aumenta de izquierda a derecha y de abajo hacia arriba)

RADIO ATÓMICO

Cantidad de energía necesaria para arrebatar electrones. (De izquierda a derecha y de abajo hacia arriba)

ENERGÍA DE IONIZACIÓN

La mitad de distancia entre orbitales (Aumenta de arriba hacia abajo de derecha a izquierda)

AFINIDAD ELECTRÓNICA

Comportamiento como metal o no metal