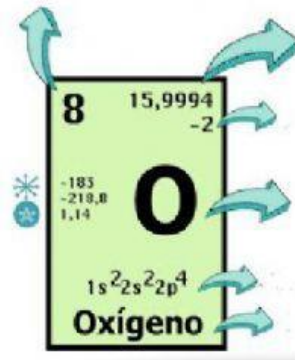


LÍNEA DEL TIEMPO SOBRE LA EVOLUCIÓN DE LA TABLA PERIÓDICA

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

Selecciona el nombre de lo que señala cada flecha



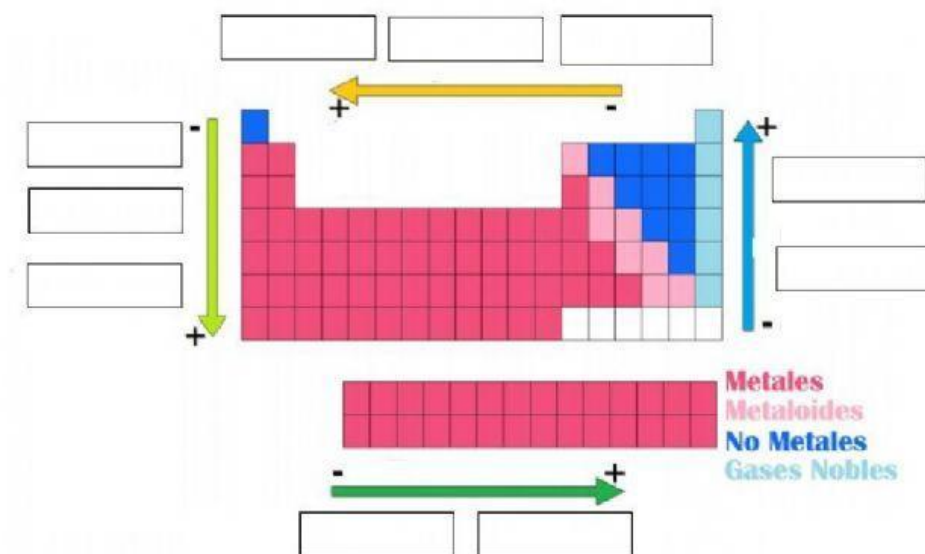
1.-Arrastra a donde corresponde el nombre de cada familia o grupo en la tabla periódica

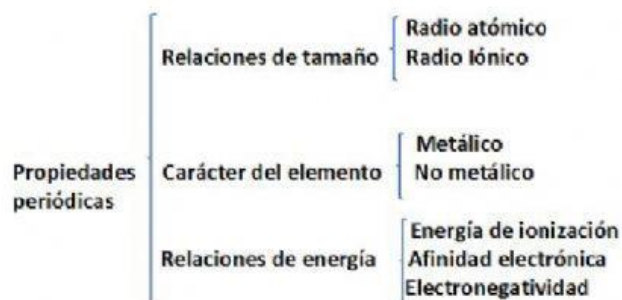
El diagrama presenta una versión simplificada de la tabla periódica con los siguientes grupos etiquetados:

- ALCALINOS**: Grupo 1.
- CALCÓGENOS**: Grupo 16.
- Escandio**: Grupo 3.
- Niquel**: Grupo 8.
- Manganeso**: Grupo 7.
- Carbonoides**: Grupos 12-14.
- Gases Nobles**: Grupo 18.
- Alcalinotérreos**: Grupo 2.
- Nitrogenoides**: Grupo 15.
- Titanio**: Grupo 4.
- Lantánidos**: Fila inferior izquierda.
- Actínidos**: Fila inferior derecha.
- Cobalto**: Grupo 9.
- Cromo**: Grupo 6.
- Fierro**: Grupo 8.
- Seleno**: Grupo 16.
- Halogénos**: Grupo 17.
- Vanadio**: Grupo 5.
- Cobre**: Grupo 11.

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