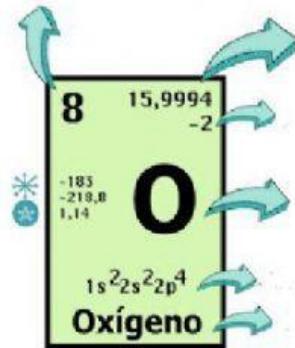


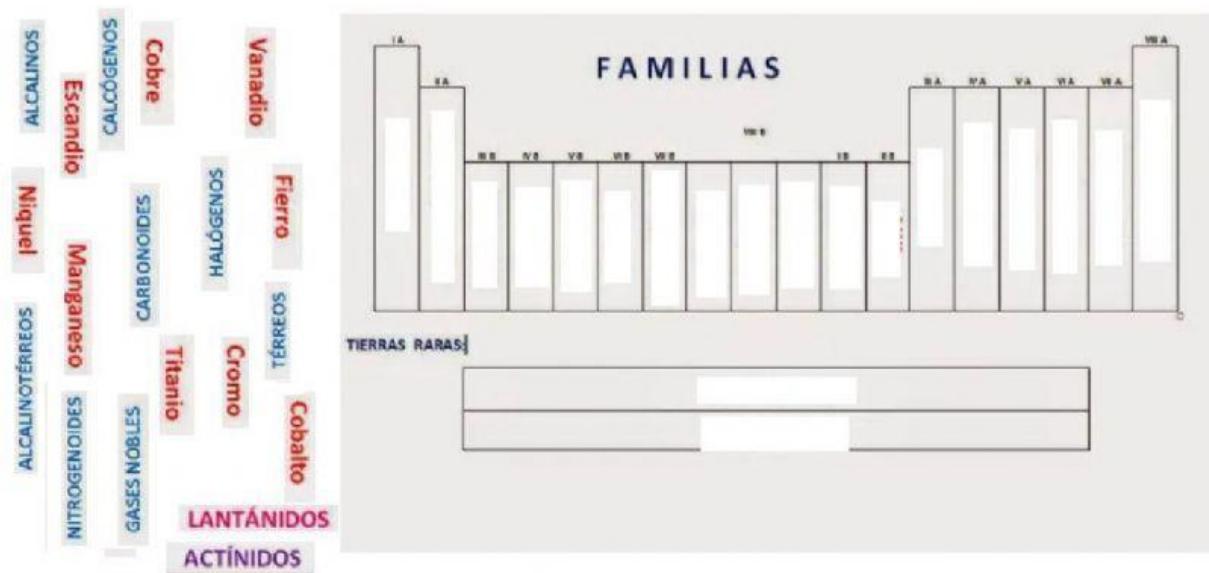
LÍNEA DEL TIEMPO SOBRE LA EVOLUCIÓN DE LA TABLA PERIÓDICA

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

Selecciona el nombre de lo que señala cada flecha

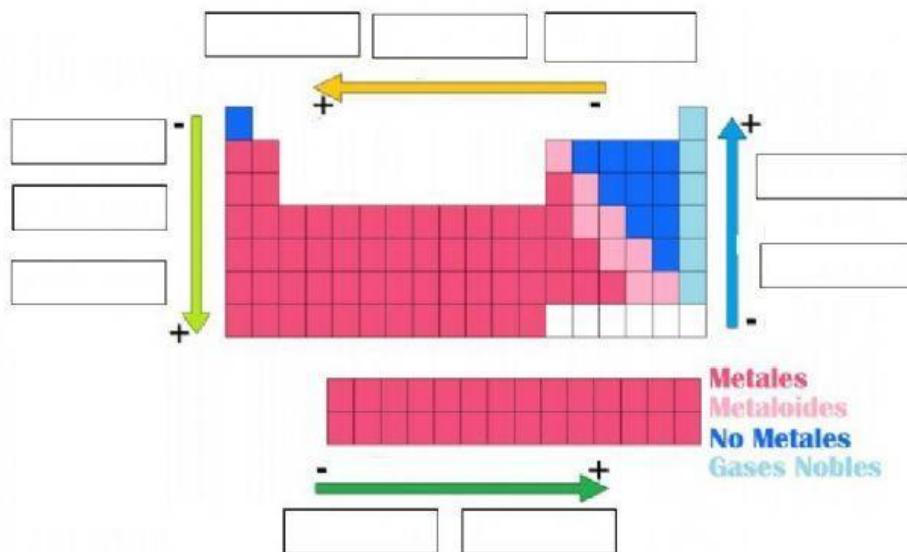


1.-Arrastra a donde corresponde el nombre de cada familia o grupo en la tabla periódica



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



Propiedades periódicas	Relaciones de tamaño	Radio atómico Radio Iónico
	Carácter del elemento	Metálico No metálico
	Relaciones de energía	Energía de ionización Afinidad electrónica Electronegatividad

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