

Taller de lectura 3: entrega el día miércoles 6 de marzo al momento de terminar la clase, puede ser en el cuaderno. Se puede ir adelantando o se trabaja en clase

1. Con los átomos siguientes átomos: Na, Fe, Cl, C, Ca, K, Sr, Ga, Ge, Ba, Mg, Li, O, Se, S, Br, Co, Al, clasificalos de acuerdo y localizarlos según grupo y periodo:
 - a. Carácter metálico
 - b. Carácter no metálico
 - c. Anfóteros o metaloides

2. Elabora un bosquejo de la tabla periódica, sin ubicar los datos de símbolo, nombre, Z, A, etc. Describe la forma ascendente y descendente; como se relacionan las siguientes propiedades periódicas entre elementos de un mismo grupo y un mismo periodo:
 - a. Energía de ionización o potencial de ionización
 - b. Afinidad electrónica
 - c. Electronegatividad
 - d. Carácter básico
 - e. Carácter ácido
 - f. Radio atómico
 - g. Radio iónico (diferencia los que tienen la tendencia a formar aniones y cationes)

3. Complete las siguientes tablas

Elementos con mayor punto de fusion

elemento	símbolo	Estado de oxidación	Carácter químico	electronegatividad	Masa atómica

Elementos con mayor punto de ebullicion

elemento	símbolo	Estado de oxidación	Carácter químico	electronegatividad	Masa atómica

Elementos liquidos

elemento	símbolo	Estado de oxidación	Carácter químico	electronegatividad	Masa atómica

Elementos radioactivos

elemento	símbolo	Estado de oxidación	Carácter químico	electronegatividad	Masa atómica

Elementos mas raros por su poca presencia en la tierra

elemento	símbolo	Estado de oxidación	Carácter químico	electronegatividad	Masa atómica