

INSTITUCIÓN EDUCATIVA DEPARTAMENTAL MONSEÑOR AGUSTÍN GUTIÉRREZ
ÁREA DE CIENCIAS NATURALES – NIVELACIÓN QUÍMICA 9

El trabajo se debe entregar en hojas tamaño carta, con dibujos y texto a mano. Sin tachones ni enmendaduras. Debidamente enganchado.

1. Realizar un mapa de conceptos donde identifique los aportes dados en la construcción de la tabla periódica, indicando fechas y científico que hizo el aporte.
2. ¿Cómo es la organización actual de la tabla periódica?
3. Describa las características de los grupos de la tabla periódica
 - a. alcalinos
 - b. alcalinotérreos
 - c. halógenos
 - d. gases nobles
4. Teniendo en cuenta las características generales de los elementos metálicos y no metálicos, realice un cuadro comparativo.
5. Ordenar de acuerdo al número atómico y escribir los nombres de los elementos: Li, Ni, Sn, Sr, B, N, Rb, F, Ga, Co, C, O, Mg, Mn, Hg
6. Ordenar de acuerdo al número atómico y escribir los símbolos para los elementos: hidrógeno, aluminio, cloro, hierro, potasio, cesio, silicio, circonio, plomo, azufre, yodo, paladio, plata, oro, sodio.
7. Explicar cada una de las propiedades periódicas, señalando en la tabla periódica como se da esta variación.
8. Teniendo en cuenta la variación de las propiedades periódicas, Indique en las siguientes parejas, cuál átomo tiene:
 - El mayor radio atómico:
 - ✓ Ca y Ga
 - ✓ He y Ne
 - ✓ Ge y As,
 - ✓ B y Tl
 - La mayor energía de ionización:
 - ✓ O y S,
 - ✓ Al y Cl
 - ✓ Cu y Au
 - ✓ Cs y Ba
 - La menor afinidad electrónica:
 - ✓ K y Rb
 - ✓ Mn y Co
 - ✓ I y Ag
 - ✓ Se y O