
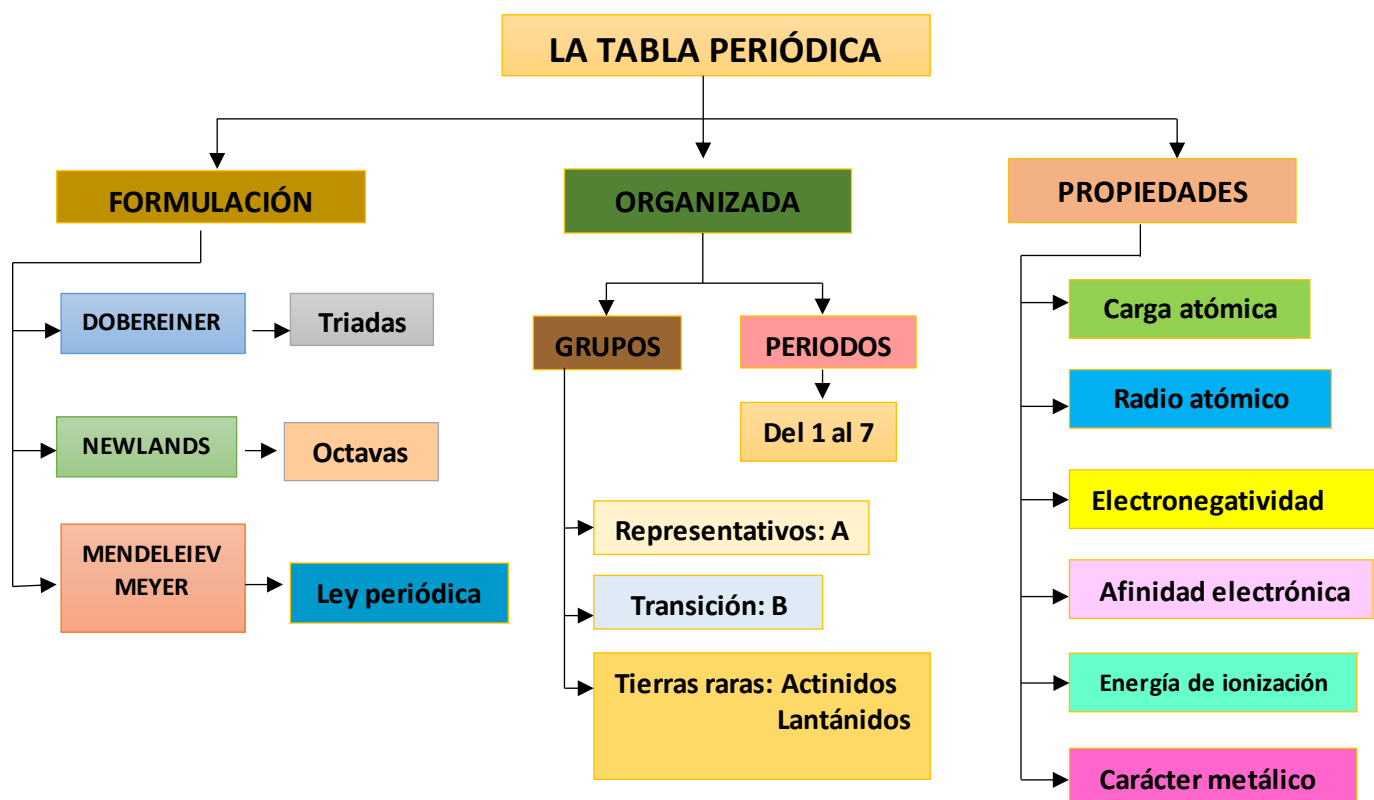
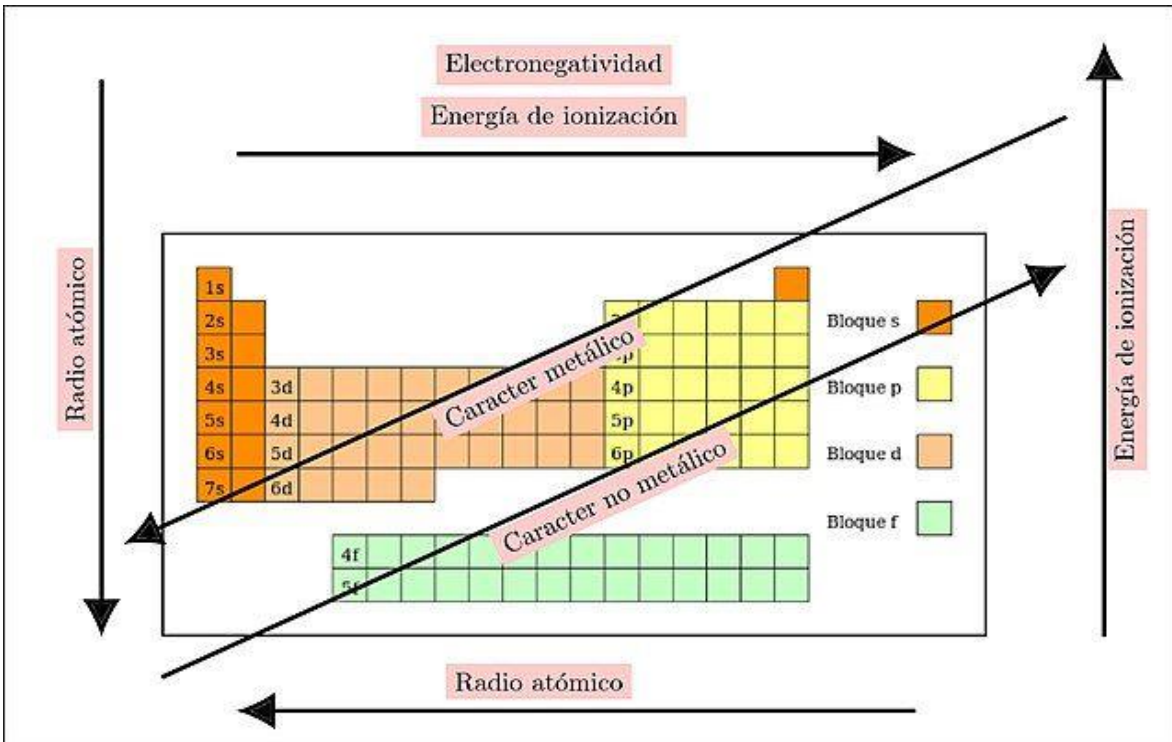
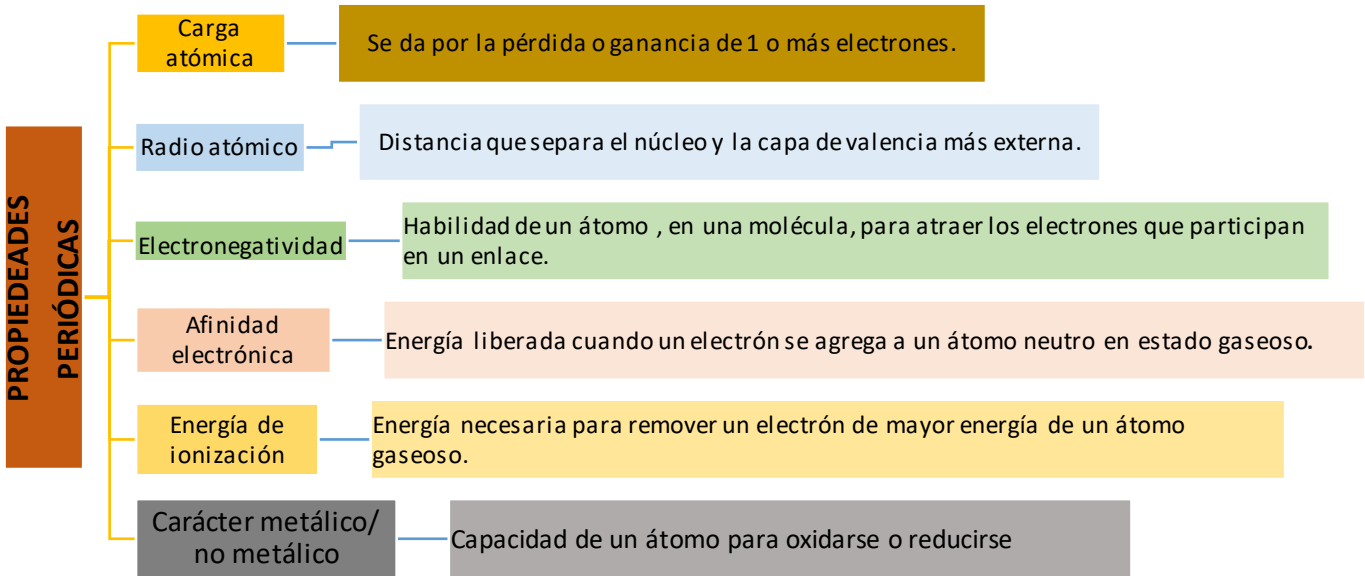


I.E.D. MONSEÑOR AGUSTÍN GUTIÉRREZ - FÓMEQUE			
	Asignatura: Química	Grado: NOVENO	Periodo: 1
	TABLA PERIÓDICA Y PROPIEDADES PERIÓDICAS		
			ESTUDIANTE: _____ Curso: _____
ESTÁNDAR: Explico condiciones de cambio y conservación de diversos sistemas, teniendo en cuenta transferencia y transporte de energía y su interacción con la materia		DBA: Explica como las sustancias se forman a partir de la interacción de los elementos y que estos están agrupados en un sistema periódico	
DESEMPEÑOS: PARA APRENDER: explico diferentes propiedades periódicas que se evidencian en la tabla periódica. PARA HACER: relacionar la ubicación de los elementos en la tabla periódica con su comportamiento químico. PARA SER: adopto una actitud de aprendizaje frente a lo que leo o escucho. PARA CONVIVIR: identifico y acepto diferencias en las formas de vivir, pensar, solucionar problemas o aplicar conocimientos.		EVALUACIÓN. <ul style="list-style-type: none"> ➤ Trabajo y participación en clase ➤ Desarrollo de las actividades propuestas ➤ Puntualidad y calidad del trabajo en la entrega ➤ Trato respetuoso con compañeros y docentes Fuentes de consulta o material de apoyo https://www.youtube.com/watch?v=ioPB2DOjcs&ab_channel=EsCiencia propiedades periódicas	



LEY PERIÓDICA: muchas propiedades físicas y químicas de los elementos varían con regularidad periódica cuando estos se sitúan por orden creciente de su número atómico



Variación de las propiedades periódicas

ACTIVIDAD 3

1. En un dibujo de la tabla periódica, ubicar los elementos con las siguientes características:
 - a. Mayor radio atómico del periodo 4.
 - b. Elemento de mayor electronegatividad.
 - c. Elemento de menor potencia de ionización
 - d. Elemento más metálico del grupo IVA
2. Clasificar los elementos en representativos, de transición, de transición interna, gases nobles, metales, no metales.
3. Construir una gráfica de la electronegatividad en función del número atómico de los elementos del grupo IA
4. Ordenar de acuerdo al número atómico y escribir los nombres de los elementos: Na, F, I, Br, Ga, Co, C, O, Be, Mg, Mn
5. Ordenar de acuerdo al número atómico y escribir los símbolos para los elementos: Carbono, Aluminio, Cloro, hierro, potasio, cesio, mercurio, silicio
6. Indique, según la tabla periódica, en las siguientes parejas, cuál átomo tiene:
 - a. El mayor tamaño atómico: Ca y Ga; He y Ne, Ge y As, B y Tl
 - b. La mayor energía de ionización: O y S, Al y Cl, Cu y Au, Cs y Ba
 - c. La menor afinidad electrónica: K y Rb, Mn y Co, I y Ag, Se y O