

Periodo	III	Grupo	7º	Área	QUIMICA
Alumno(a)					
Maestro:	ANYELITH HERNANDEZ MENDOZA				
Indicadores de Desempeño:	Saber: Relaciona número másico de un elemento con su configuración electrónica para identificar el grupo, periodo y valencia en la tabla periódica. Hacer: Ubica elementos en la tabla periódica según el desarrollo de su configuración electrónica Ser: Asume una actitud proactiva en el desarrollo de las actividades institucionales en el ISC				

Actividades	Fecha
1. Realiza una cuartilla donde especifiques la historia de la tabla periódica, los científicos que hicieron parte de esta construcción, que aportes realizó cada uno con la imagen de la foto de cada científico. 2. Realiza un cuadro con la siguiente información de los siguientes elementos. N, O, P, Z, Rh, Ag, Zr, Cs, Ra, Si, donde incluyas nombre, símbolo, numero atómico, densidad, electronegatividad, masa atómica, estado, metal o no metal, grupo, periodo. 3. Completa la siguiente tabla con la estructura de Lewis de cada elemento de la tabla periódica, realizarlo a lápiz identificando cada grupo con color.	Entrega del taller: (40%) 01 septiembre 2025 Sustentación: (60%) En la clase de química del correspondiente grado. Primera semana de septiembre.

H•																		He•
Li•	•Be•											•B•	•C•	•N•	•O•	•F•	•Ne•	
Na•	•Mg•											•Al•	•Si•	•P•	•S•	•Cl•	•Ar•	
K•	•Ca•											•Ga•	•Ge•	•As•	•Se•	•Br•	•Kr•	
Rb•	•Sr•											•In•	•Sn•	•Sb•	•Te•	•I•	•Xe•	
Cs•	•Ba•											•Tl•	•Pb•	•Bi•	•Po•	•At•	•Rn•	
Fr•	•Ra•											•Nh•	•Fl•	•Mc•	•Lv•	•Ts•	•Og•	

4. Responde: ¿Qué es la regla de octeto, para que sirve, cuales son las excepciones de la regla del octeto?

5. Realiza la regla de octeto para los siguientes compuestos. H_2S , CCl_4 , Cl_2O , IAI , SiF_4
 SF_2 , COF_2 , PCl_3 , PO_4 ,

6. Realiza la configuración electrónica de los siguientes elementos. Li, Se, P, Rb, Al, He, F, C, Si, I, Cl. Ubicando los electrones en el átomo de cada elemento.

Firma Docente

Firma Alumno

