

INSTITUCION EDUCATIVA MUNICIPAL NACIONAL
Química séptimo
Plan de nivelación 2024

ESTUDIANTE _____
GRADO: _____

Material de estudio

- 1. Explique los modelos atómicos
- 2. Plantee ejercicios sobre determinación de neutrones, protones y electrones
- 3. ¿Qué es un isótopo?
- 4. Desarrolle las configuraciones electrónicas.
- 5.
 - a. Z=82
 - b. Z=37
 - c. Z=88
 - d. Z= 53
- 6. Desarrolle el diagrama de orbitales de: z= 26
- 7. Determine los electrones de valencia de Z=50, Z=83, Z=87
- 8. Determine la cantidad de niveles de energía tienen los siguientes elementos a partir de las configuraciones electrónicas: Z=12, Z=14, Z=52, Z=34.
- 9. Complete la siguiente tabla

Símbolo	Nombre	Numero Atómico	Ultimo nivel de energía	Ultimo subnivel	Electrones de valencia
₁ H					
₂ He					
₃ Li					
₄ Be					
₅ B					
₆ C					
₇ N					
₈ O					
₉ F					
₁₀ Ne					

- 10. Qué es un catión y un anión ?
- 11. Explique si los elementos tienden a perder o a ganar electrones: Ba, Na, S, O, Ca, K, Cl, F