



El trabajo debe de ser presentado en hojas de block tamaño carta y a mano, con portada e índice. Los dibujos o esquemas a color.

1. Elabora un resumen de cada uno de los modelos atómicos y represéntalos mediante un dibujo.
2. Elabora tu propia tabla periódica en una hoja de cartulina, separando los metales y los no metales a través de la división en forma de escalera y determinando los periodos y los grupos.
3. Realiza la distribución electrónica de los siguientes elementos químicos:
a. Sc, z=21 b. Cu, z=29 c. Kr, Z=36
d. Tc, z=43 e. Hf, z=72 f. Po, z=84
4. Nombra tres diferencias entre cambios físicos y cambios químicos.
5. Menciona tres ejemplos de cambios físicos y tres ejemplos de cambios químicos.
6. Completa la siguiente tabla:

Nombre	Símbolo	Z	A	Electrones	Protones	Neutrones
Berilio						
	Au					
		13				
	Hg					
Magnesio			24			
				17		

7. Escribe las características que presenta cada uno de los estados de la materia.
8. Clasifica en elementos y compuestos:
a. Hipoclorito b. Rutenio c. Cloruro
d. Sal e. Tantalio f. Yodo
9. Determina si los siguientes compuestos son binarios, terciarios o cuaternarios:
a. NaCl b. CH₃OH c. H₂O d. COOHC₃
e. C₆H₂O₄ f. CO₂ g. H₂SO₄ h. NaC₂O₃
10. Escribe los descubrimientos realizados por Charles Coulomb.
11. Describe la relación entre corriente eléctrica y magnetismo. Explica con un ejemplo.
12. Explica que son conductores y aislantes eléctricos. Menciona por lo menos 3 ejemplos de cada uno.