



Área y/o asignatura: Química (Sexto)

Docente responsable: Johan Mauricio Álvarez Estrada

Fecha de entrega:

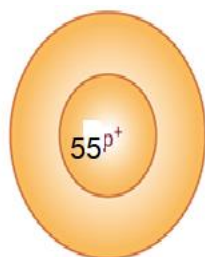
Sustentación: Debe entregar el taller resuelto (Sustentar el trabajo), estudiar los conceptos trabajados en clase (cuaderno) y presentar un examen escrito.

Logros a superar:

Identifico y explico la estructura atómica.

TALLER DE RECUPERACIÓN DE QUÍMICA: TERCER PERÍODO

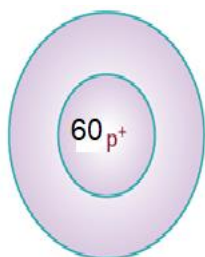
Actividad 1: Completa los siguientes datos teniendo en cuenta la imagen



#p⁺ = _____

#p⁻ = _____

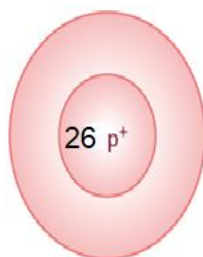
Z = _____



#p⁺ = _____

#p⁻ = _____

Z = _____



#p⁺ = _____

#p⁻ = _____

Z = _____

Actividad 2: Completa la siguiente tabla.

Elemento	p ⁺	e ⁻	Z
Plata (Ag)			47
Rubidio(Rb)	37		
Aluminio (Al)		13	
Plomo (Pb)	82		
Radio (Ra)	88		
Litio (Li)		3	
Germanio (Ge)		32	
Niquel (Ni)	28		



Actividad 3: Completa la siguiente tabla

Especie atómica	Nombre	A	Z	p ⁺	e ⁻	n ^o (A - Z)
³⁷ ₁₇ Cl	Cloro (Cl)	37	17			
³⁹ ₁₉ K						
²³⁸ ₉₂ U						
⁷⁹ ₃₄ Se						
²³ ₁₁ Na						
²⁷ ₁₃ Al						
¹¹ ₅ B						



Plan de apoyo periodo 3 -2022

Especie atómica	Nombre	A	Z	p ⁺	e ⁻	n°
40 20 Ca						
12 6 C						
137 56 Ba						
59 28 Ni						
32 16 S						
48 22 Ti						
133 55 Cs						
11 5 B						
7 3 Li						