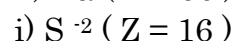
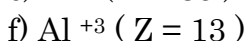
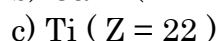
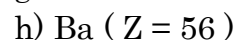
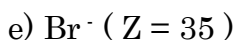
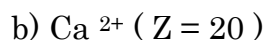
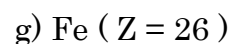
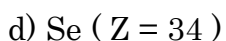
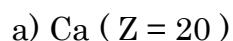




GUÍA DE EJERCICIOS: ESTRUCTURA ATÓMICA

1. Dadas las siguientes especies químicas y sus respectivos números atómicos (Z), escriba su configuración electrónica y represente gráficamente dicha configuración en un diagrama de modelo atómico:



2. Determine el número de protones, electrones y neutrones de las siguientes especies químicas:



3. Complete la siguiente tabla, mediante el cálculo del número de partículas subatómicas:

Especie	Z	A	Protones (#p ⁺)	Electrones (#e ⁻)	Neutrones (#n)
Ti	22	48			
O ⁻²		16	8		
Ag				107	60
Br ⁻	35				44
Pt			78		117
Mg ⁺²	12	24			

4. Identifique si cada uno de los siguientes pares de especies químicas corresponden a ejemplos de isótopos, isóbaros o isótonos. Marque con una "X" según corresponda:

Especies Químicas	Isótopos	Isóbaros	Isótonos	Especies Químicas	Isótopos	Isóbaros	Isótonos
¹² ₆ C y ¹⁴ ₆ C				³¹ ₁₅ P y ³² ₁₆ S			
¹² ₅ B y ¹³ ₆ C				¹⁵ ₇ N y ¹⁴ ₇ N			
⁴⁰ ₂₀ Ca y ⁴⁰ ₁₈ Ar				²³ ₁₁ Na y ²⁴ ₁₂ Mg			
⁸⁴ ₃₆ Kr y ⁸⁶ ₃₆ Kr				¹⁹ ₈ O y ¹⁹ ₉ F			