

HOJA DE TRABAJO 02
- Átomos, Moléculas e Iones (Parte A) -

NOMBRE: _____

NOTA: _____

INSTRUCCIONES: Lea detalladamente cada uno de los problemas y resuélvalos, en los espacios proporcionados en el temario, escribiendo **TODO CON LAPICERO o PLUMA (-05 pts. por lápiz)**. Asegúrese que su letra sea **LEGIBLE** pues si no se comprende no se calificará el (los) problema(s). Además, responda en forma **LIMPIA, ORDENADA** y deje constancia de **TODO** su procedimiento.

Problema 01. Escribe los símbolos, en notación isotópica (A_ZE), de los siguientes átomos:

- Un átomo de Calcio-40.
- Un átomo de Hierro que tiene 28 neutrones en su núcleo.
- El átomo tiene un número atómico de 26 y número de masa de 55.
- El átomo de un elemento neutro que tiene un número de masa de 201 y en su núcleo tiene 121 neutrones.
- El átomo de un elemento neutro que tiene un número atómico de 15 y el doble de neutrones que protones en su núcleo

Problema 02. Complete la siguiente tabla donde cada columna representa a un átomo neutro.

Símbolo	${}^{54}\text{Fe}$				${}^{70}\text{Ge}$		
Nombre del Elemento		Manganoso					
Número de Protones			43				84
Número de Neutrones			55	73			
Número de Electrones						48	
Número de Masa		55		125		114	210