

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

**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:

- a) Un átomo de Calcio-40.
- b) Un átomo de Hierro que tiene 28 neutrones en su núcleo.
- c) El átomo tiene un número atómico de 26 y número de masa de 55.
- d) El átomo de un elemento neutro que tiene un número de masa de 201 y en su núcleo tiene 121 neutrones.
- e) 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		Manganeso					
Número de Protones			43				84
Número de Neutrones			55	73			
Número de Electrones						48	
Número de Masa		55		125		114	210