

CENTRO ESCOLAR CATOLICO SANTISIMA TRINIDAD  
PRUEBA OBJETIVA DE CIENCIA, SALUD Y MEDIO AMBIENTE/OCTAVO GRADO

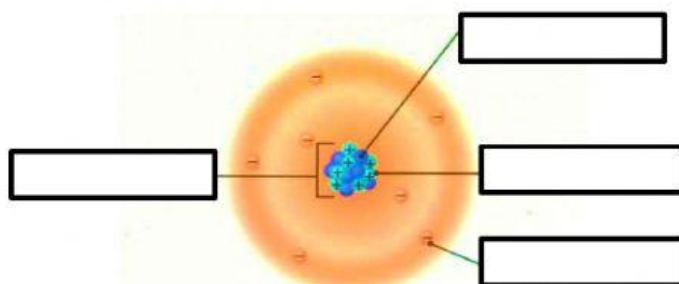
**I - PARTE**

INDICACION: Relaciona cada científico con su respectivo aporte brindado al estudio del átomo.

Leucipo y Demócrito	En 1808 estableció que la materia estaba compuesta por átomos indivisibles.
Robert Boyle	Filósofos griegos, a finales del siglo V sugirieron que la materia se componía de átomos indivisibles
John Dalton	Usó el concepto de átomo en sus trabajos de química en el siglo XVII

**II - PARTE**

INDICACIÓN: Escribe en los recuadros el nombre de las estructuras subatómicas señaladas.



**III - PARTE**

Completa la siguiente tabla, consultando una tabla periódica y siguiendo el ejemplo de la primera fila:

Elemento	Número de masa (A)	Número de protones o número atómico (Z)	Número de neutrones (N) $N = A - Z$
Sodio (Na)	23	11	$N = 23 - 11$ $N = 12$
N = 12			
Azufre (S)			
Oro (Au)			
Plata (Hg)			

#### IV - PARTE

INDICACIÓN: ELIGE LA RESPUESTA CORRECTA

- 1** ¿Para cuál de los antiguos griegos la palabra átomo significaba indivisible?
- 2** El científico que descubrió que los átomos tienen núcleo y alrededor giran los electrones fue:

- 3** En la ecuación  $A = Z + N$ , ¿la Z significa:
- 4** Los átomos que tienen el mismo número atómico y distinto número másico son:

#### V - PARTE

INDICACIÓN: Construye la configuración atómica de los elementos que se te presentan a continuación.

ELEMENTO	NUMERO ATÓMICO (Z)	CONFIGURACIÓN ATÓMICA
OXIGENO (O)	8	VALENCIA = 2  CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA = $1S^2 2S^2 2P^4$
SODIO (Na)	11	VALENCIA = CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA =
NEON (Ne)	10	VALENCIA = CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA =
HIERRO (Fe)	26	VALENCIA = CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA =