CENTRO ESCOLAR CATOLICO SANTISIMA TRINIDAD

PRUEBA OBJETIVA DE CIENCIA, SALUD Y MEDIO AMBIENTE/OCTAVO GRADO

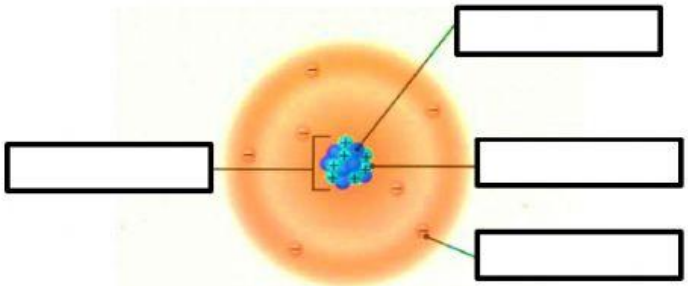
I - PARTE

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)			

LIVEWORKSHEETS

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 =

LIVEWORKSHEETS