



UNIDAD EDUCATIVA
"SAN FRANCISCO DE ASÍS"
VALENCIA – LOS RÍOS – ECUADOR
1ER PARCIAL – 2DO QUIMESTRE



DOCENTE: _____.

MATERIA: CIENCIAS NATURALES

ESTUDIANTE: _____.

CURSO: SÉPTIMO AÑO.

Evaluación Sumativa – Ciencias Naturales

1. Elija la opción correcta que completa los enunciados.

➤ **Materia es:**

- a) Todo lo que nos rodea, tiene peso atómico y ocupa un lugar en el espacio.
- b) Todo lo que nos rodea, tiene masa y ocupa un lugar en el universo.
- c) Todo lo que nos rodea, tiene masa y ocupa un lugar en el espacio.
- d) Todo lo que rodea al átomo, tiene masa y ocupa un lugar en el espacio.

➤ **El núcleo atómico:**

- a) Es la zona central de la corteza, aquí se encuentran protones y electrones.
- b) Es la zona media del átomo, aquí se encuentran protones y electrones.
- c) Es la zona central del átomo, aquí se encuentran protones y electrones.
- d) Es la zona media de la corteza, aquí se encuentran protones y electrones.

➤ **Los estados físicos de la materia son:**

- a) Sólido, líquido, gaseoso y helado.
- b) Sólido, líquido, gaseoso y vapor.
- c) Sólido, líquido, gaseoso y plasma.
- d) Plasma, líquido, gaseoso y vaporoso.

➤ **Las sustancias puras se clasifican en:**

- a) Sustancias y compuestos.
- b) Elementos y mezclas
- c) Compuestos y mezclas.
- d) Elementos y compuestos.

➤ **Los métodos de separación de mezclas son:**

- a) Filtración, separación, evaporación y destilación.
- b) Filtración, decantación, evaporación y destilación.
- c) Filtración, evaporación, solidificación y destilación.
- d) Filtración, tamización, evaporación y destilación.

➤ **Las mezclas homogéneas son aquellas que:**

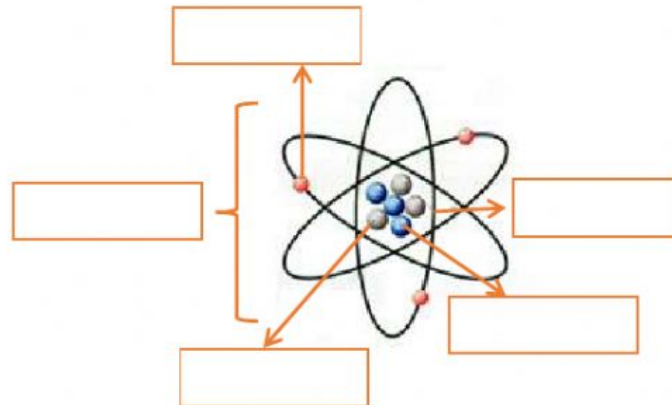
- a) Sus componentes no se pueden asemejar a simple vista.
- b) Sus componentes se pueden diferenciar a simple vista.
- c) Sus componentes no se pueden diferenciar a simple vista.

d) Sus componentes se pueden asemejar a simple vista.

➤ **El átomo se clasifica en:**

- a) Núcleo central y corteza.
- b) Núcleo atómico y partículas atómicas.
- c) Núcleo atómico y corteza.
- d) Núcleo central y partículas atómicas.

2. En el siguiente gráfico del átomo, indique los elementos que la componen.



3. Marque con un visto en la columna correspondiente.

Sustancia Pura	Elemento	Compuesto
Kriptón (Kr)		
Cloroformo (CHCl ₃)		
Lantano (La)		
Cloruro de potasio (KCl)		
Sacarosa (C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁)		

4. Descomponga en sus átomos constitutivos.

$CuSO_4$:

$MgCl_2$:

5. Complete los siguientes enunciados.

- Para medir la dirección del viento se usa una _____.
- Para medir las precipitaciones se usa un _____.
- La humedad se mide con un _____.

6. Escriba la simbología química de los siguientes elementos.

Estroncio: _____ Azufre: _____ Potasio: _____

Selenio: _____ Francio: _____