

EXAMEN CORRESPONDIENTE AL SEGUNDO QUIMESTRE
EXAMEN CORRESPONDIENTE AL SEGUNDO QUIMESTRE

ÁREA: Ciencias Experimental

DOCENTE: Rebeca Villamar Barcia

NOMBRE DEL ESTUDIANTE: _____

AÑO: Séptimo de Educación Básica SECCIÓN: A - B

FECHA: _____ AÑO LECTIVO: 2020– 2021.

ASIGNATURA: Ciencias Naturales.

1. Completar el siguiente esquema arrastrando las siguientes palabras a los cuadros respectivos.

Parte más pequeña de un elemento

núcleo

corteza

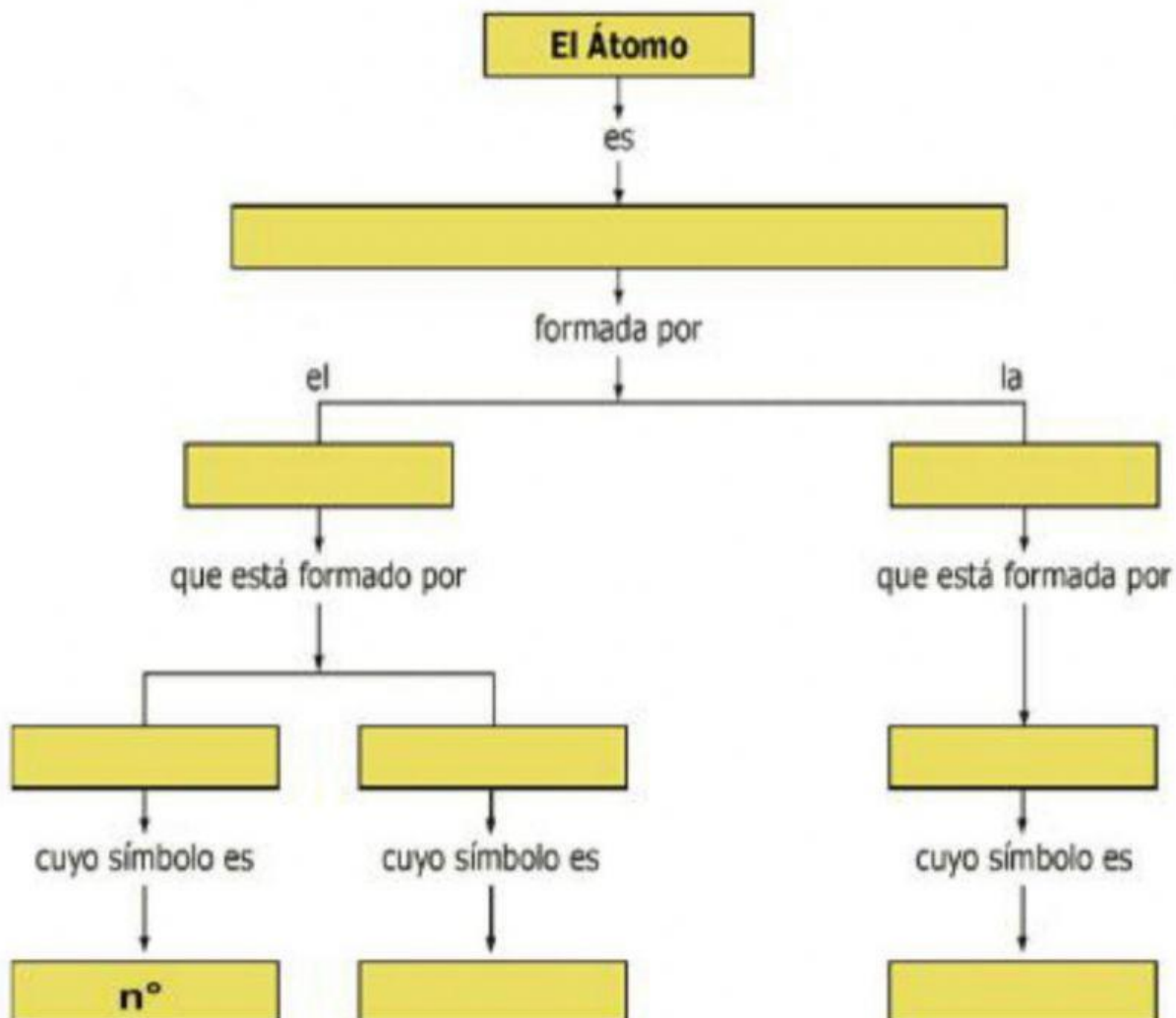
neutrones

protones

electrones

p⁺

e⁻



2.Unir con líneas según corresponda.

DEMÓCRITO

DALTON

THOMSON

RUTHERFOR

Propuso que la materia no era continua, si no que habria un punto en el cual ya no se podia dividir.

Construyó el primer modelo atómico.
Descubrió el electrón.

Concluye que el átomo está formado por dos partes: núcleo y corteza

Existen partículas indivisibles eternas e inmutables; a las cuales llamó ÁTOMOS.

3.Clasificar arrastrando los siguientes métodos para la separación de mezclas.

Coloca donde corresponda para clasificar los diferentes métodos de separación de mezclas.

Métodos para separar mezclas heterogéneas	Métodos para separar mezclas homogéneas

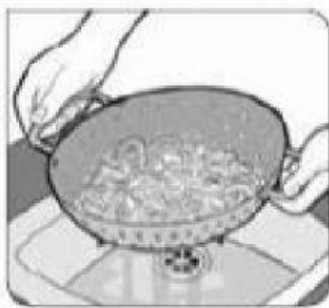
Destilación

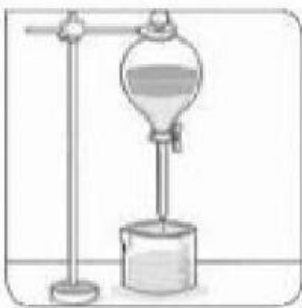
Decantación

Evaporación

Filtración

4.Seleccionar que métodos de separación se está utilizando.







5. Escribir verdadero o falso según corresponda.

La evaporación se utiliza para separar agua y alcohol.

Para separar agua y aceite utilizo la destilación.

Mediante la filtración puedo separar agua y arena.

El aceite y el agua se pueden separar por decantación.

6. Identificar las partes de la tabla periódica de los elementos sobre los elementos químicos.

Periódica.

El diagrama muestra la Tabla Periódica de los Elementos con las siguientes anotaciones:

- FAMILIA:** Se indica la familia del Nitrógeno, que es la familia 15 (Grupo VA).
- PERÍODO:** Se indica el período del Nitrógeno, que es el período 2.
- SÍMBOLO:** Se indica el símbolo químico del Nitrógeno, que es **N**.
- NÚMERO ATÓMICO:** Se indica el número atómico del Nitrógeno, que es 7.
- NOMBRE:** Se indica el nombre del elemento, que es **NITRÓGENO**.
- MASA ATÓMICA:** Se indica la masa atómica del Nitrógeno, que es 14.007.

6. Arrastrar y completar sobre los estados de la materia.

hielo

La materia puede encontrarse en tres estados: sólido, _____ y gaseoso.

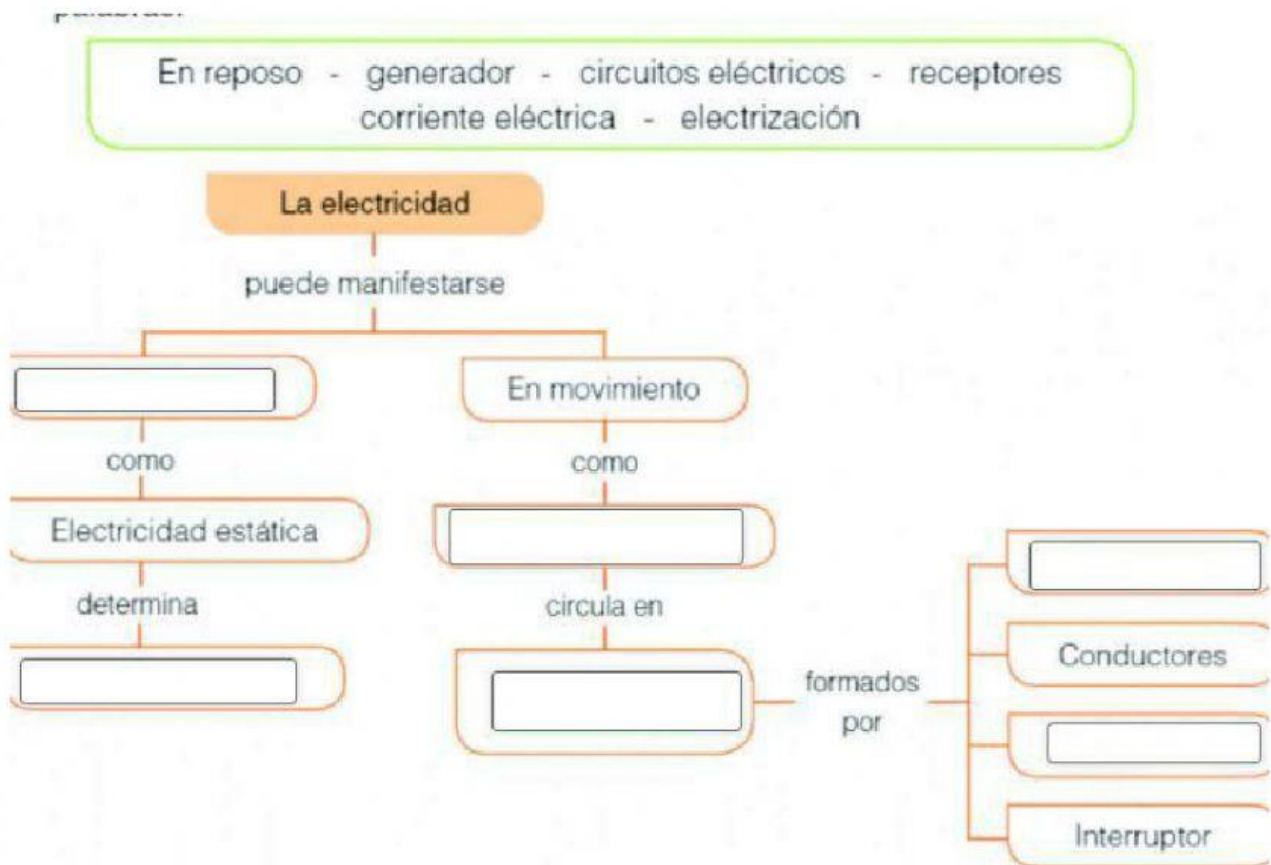
El _____ es agua en estado sólido. La materia en estado sólido tiene _____ fija.

También es fijo su volumen, es decir, el espacio que ocupa.

El agua del lago está en estado líquido. La materia en estado líquido no tiene una forma fija, es decir, se _____ a la forma del recipiente que lo contiene. En cambio, su _____ es fijo.

El vapor es agua en estado _____. La materia en estado gaseoso no tiene forma propia. Su volumen tampoco es fijo.

7. Completar el organizador gráfico de acuerdo a la electricidad.



8. Ubica los nombres de la capas internas y externas de la Tierra.



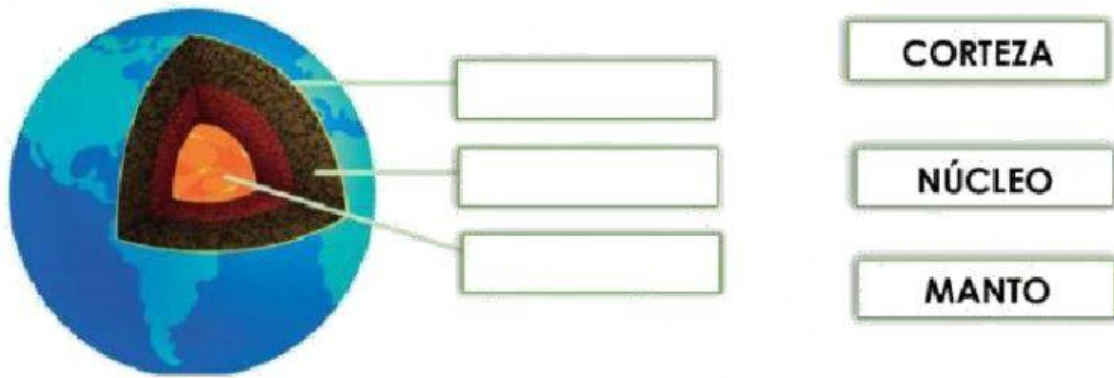
MESOSFERA

TROPOSFERA

TERMOSFERA

EXOSFERA

ESTRATOSFERA



9.Mencionar las hidroeléctricas más importantes del Ecuador.
