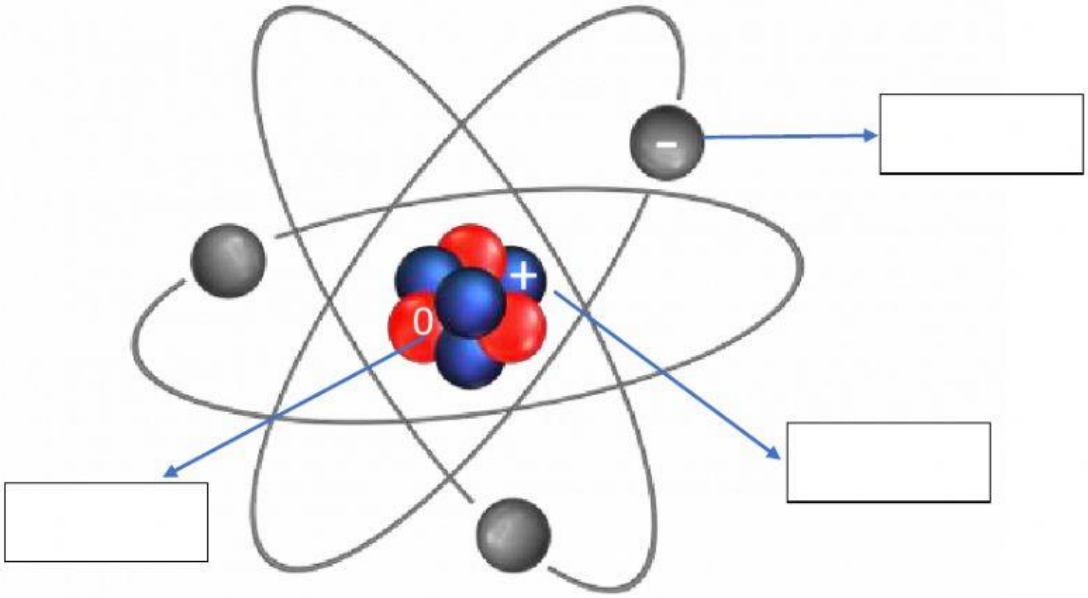
UNIDAD EDUCATIVA DEL MILENIO JATUN KURAKA OTAVALO

QUÍMICA

Objetivo: Conocer la estructura atómica y la clasificación de la materia.

1. **Escribir en nombre de las partículas subatómicas al casillero correspondiente en el gráfico que detalla la estructuran el átomo.**



2.- Seleccione la respuesta correcta cliqueando sobre el concepto correcto

Los electrones se encuentran ubicados en _____

a. **corteza** b. **núcleo** c. **corteza y núcleo**

Los protones se encuentran ubicados en _____

a. **corteza** b. **núcleo** c. **corteza y núcleo**

Los neutrones se encuentran ubicados en_____

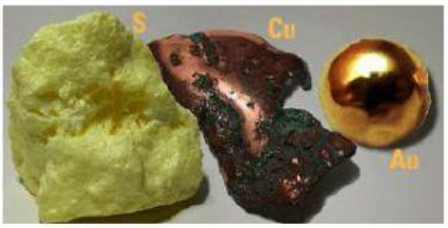
a. **corteza** b. **núcleo** c. **corteza y núcleo**

3.- CLASIFICACIÓN DE LA MATERIA

La materia puede clasificarse en dos categorías principales:

Sustancias puras:

Elementos: tipo de materia que no puede subdividirse en dos o más sustancias puras y se representan a través de símbolos (Cl – Li- S – O – Na..)



Compuestos:_sustancia pura que contiene más de un elemento y se representa a través de fórmulas; poseen una composición fija. Es decir, un compuesto dado siempre contiene los mismos elementos con los mismos porcentajes en masa (el agua siempre va estar constituida por 2 átomos de hidrógeno y 1 de oxígeno H_2O)

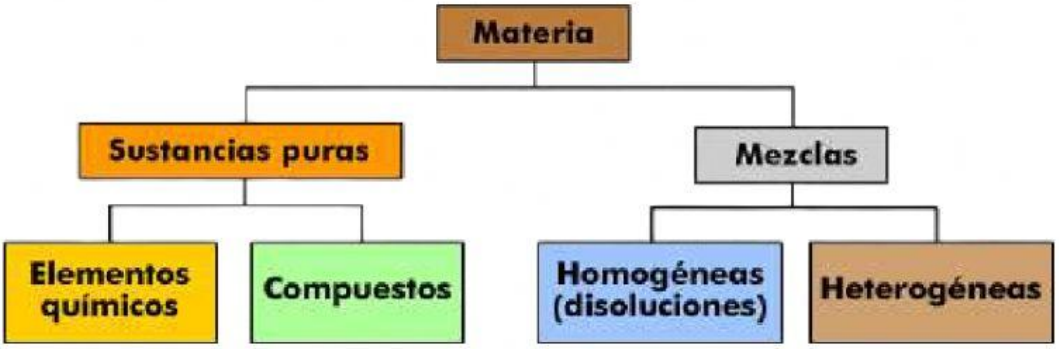
Mezclas:

Compuestas de dos o más sustancias que pueden ser elementos o compuestos, por ejemplo: sal y agua, agua y arena, alcohol y agua; las mezclas pueden ser homogéneas o heterogéneas:

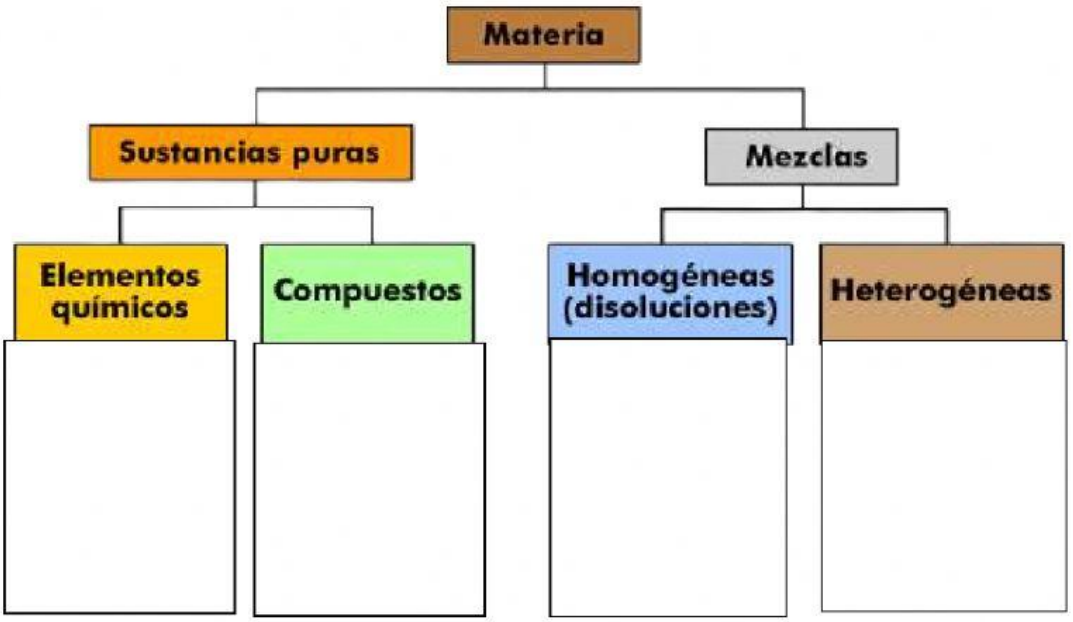
Mezclas heterogéneas: contiene dos o más sustancias combinadas de tal forma que cada sustancia puede diferenciarse de la otra de forma visual.

Mezclas homogéneas: contiene dos o más sustancias combinadas de tal forma que ninguna sustancia que forma la mezcla se puede diferenciar de forma visual.

Cuadro explicativo de la clasificación de la materia



Actividad clasificación de la materia:
Clasifica los distintos objetos materiales situados abajo, arrastrándolos con el ratón al cuadro correspondiente, según el tipo de materia que los compone:



Agua marina

Agua y piedras

Calcita ($CaCO_3$)

Azufre (S)