



ALCALDÍA MAYOR
DE BOGOTÁ D.C.
Secretaría
Educación

COLEGIO INSTITUTO TÉCNICO INTERNACIONAL IED

P.E.I. EDUCACIÓN EN TECNOLOGÍA Y SU INFLUENCIA EN LA CALIDAD DE VIDA

DOCENTE: ANGELICA ALVAREZ

ASIGNATURA: CIENCIAS NATURALES

GRADO - CURSO: 5º

FECHA : SEMANA DE 26 AL 30 DE JULIO

TEMA: LA MATERIA

LA MATERIA

La materia es todo aquello que nos rodea, ocupa un lugar en el espacio y tiene masa.

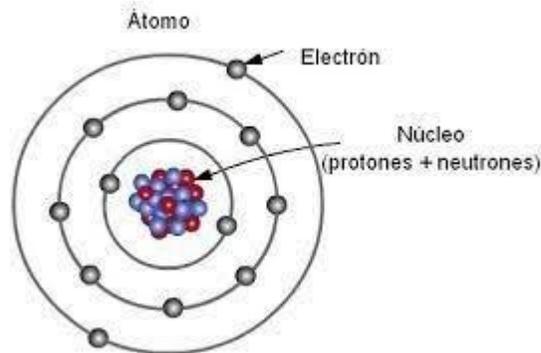
Ejemplo: el agua, los planetas, el aire, las plantas, los animales, seres humanos, etc.



La **materia** está formada por diminutas partículas llamadas Átomos

ATOMO

Cada átomo, tiene un **Núcleo** (centro) Zona central del átomo
Está compuesto por Neutrones y Protones y alrededor del núcleo se mueven los Electrones



positiva (+) Neutrones -
no tienen carga

Electrones - carga negativa (-)

CLASES DE MATERIA

Las materias en nuestro estudio químico las clasificamos en 2 grandes grupos

Sustancias puras y Mezclas.

SUSTANCIAS PURAS. - Estas sustancias no se pueden separar en sustancias más simples Ejemplo: agua, hierro, cloro, sal, azúcar, hidrógeno.

Hay **elementos** que se encuentran en la naturaleza como: oro, plata, cobre etc. son de múltiples utilidades en la vida diaria

ORO



HIERRO

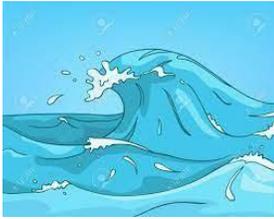


AGUA



LAS MEZCLAS. - Son *uniones* de dos o más sustancias, en proporciones variables. Pueden ser homogéneas o heterogéneas.

-Mezcla homogénea. - Son las mezclas que no se pueden diferenciar a simple vista. Ejemplo: El aire que está constituido por oxígeno, nitrógeno, dióxido de carbono y otros gases. El agua del mar, está formada por agua y varias sales.



-Mezcla heterogéneas. - Son aquellas mezclas que sus componentes se pueden diferenciar a simple vista. Ejemplo: Mezcla de agua y aceite, se pueden distinguir los dos líquidos. Mezcla de una ensalada de frutas, se pueden observar los trozos de cada fruta.



ACTIVIDAD

Luego de leer muy bien la guía, analizar su contenido y sacar ideas principales, responder en el cuaderno en forma ordenada, colocando la pregunta y seguidamente la respuesta, las siguientes preguntas:

- 1- ¿Qué es la Materia?
- 2- ¿Cuál es el nombre de las diminutas partículas que forman la materia?
- 3- ¿Dónde se encuentran los Protones y Neutrones en el Átomo?
- 4- ¿Qué diferencia hay entre una Sustancia Pura y una Mezcla?
- 5- Escribe 10 ejemplos de mezcla homogénea y 10 ejemplos de mezcla heterogénea
- 6- Realizar un dibujo de una Mezcla Homogénea y otro de una Mezcla Heterogénea.

RECUERDA ENVIAR LA GUIA RESUELTA AL CORREO
angelica.alvarez@iedtecnicointernacional.edu.co

