

Es la unión de dos o más sustancias en la que no se distinguen las sustancias originales. Los elementos que componen la mezcla homogénea no pueden diferenciarse a simple vista.

Mezcla homogénea

Es un material compuesto por la unión de dos o más sustancias todos los componentes se pueden distinguir a simple vista.

Mezcla heterogénea

Toda la materia tiene propiedades que nos permite distinguirlas de las cosas inmateriales.

Propiedades de la materia

Es aquella que depende del tamaño o de la masa del cuerpo. El peso, la longitud y el volumen son algunos ejemplos.

Propiedad extensiva

Es una propiedad de la materia que depende únicamente del tipo de materia en una muestra y no la cantidad. Estas se van a mantener inalterables, aunque la cantidad. Estas se van a mantener inalterables, aunque la cantidad de materia varié. Eje. Densidad, temperatura, elasticidad

Propiedad intensiva

Son diversas formas en que se representa la materia.
Corresponde a fluidos cuyo volumen es constante, porque se adapta a la forma de su contenedor.

Estados de la materia

Estado Liquido

Los átomos de la materia sólida están muy juntos, por lo que tienen forma y volumen fijos.

Estado solido

Sus partículas no están cohesionadas, y tienden a dispersarse, por lo que no tienen forma ni volumen fijos.

Estado gaseoso