



UAEH®

Universidad Autónoma del Estado de Hidalgo



Área Académica: Química

Tema: Materia

Profesor: Q.F.B. Aleida Hernández Hernández

Periodo: Julio – Diciembre 2021



Tema: Materia

Resumen: La química es la ciencia que estudia a la materia y sus transformaciones, estamos formados y rodeados por materia.

La materia es todo lo que ocupa un lugar en el espacio y tiene masa, la podemos sentir, observar y tocar, pero también hay materia que no podemos sentir, ni tocar, ni observar, ya que hay fenómenos químicos que ocurren a niveles microscópicos.

Palabras clave: materia, química, transformaciones.



Tema: matter

Abstract: Chemistry is the science that studies matter and its transformations are formed and surrounded by matter.

Matter is everything that occupies a place in space and has mass, we can feel it, observe it and touch it, but there is also matter.

That we cannot feel, or touch, or observe, since there are chemical phenomena that occur at microscopic levels.

Palabras clave:matter, chemistry, transformation.



MATERIA Y ENERGÍA

MATERIA

Es todo aquello que ocupa un lugar en el espacio, tiene inercia, masa y volumen.

Propiedades de la materia

Son sus cualidades características. Se miden con un instrumento y escala de medida.

Físicas

Identifican a la sustancia sin alterar su composición

Color, punto de ebullición, olor, punto de fusión, sabor, índice de refracción, solubilidad, dureza, densidad, brillo, masa, volumen.

Química

Se relacionan con los cambios en la composición de una sustancia o con las reacciones que presenta ante otras sustancias.

Acidez, alcalinidad, índice de toxicidad, combustibilidad, capacidad oxidante o reductora, inflamabilidad, explosividad, basicidad, toxicidad.

Sustancias puras

Elementos:
 No se descompone en sustancias más sencillas.
Compuestos:
 Se forma por la unión de dos o más elementos.

Mezclas

Mezcla homogénea:
 Cuenta una sola fase y es uniforme
Mezcla heterogénea:
 Presenta más de dos fases y no es uniforme.

Propiedades de la materia

Extensivas

Depende de la cantidad de materia implicada en la medición. La propiedad no es la misma a tomar diferentes cantidades de la sustancia.

Volumen y toxicidad.

Intensivas

Son independientes de la cantidad de materia que se mida; es decir, la propiedad se conservará lo mismo si tomamos 1 mg de una sustancia a una tonelada.

Estados de agregación, densidad, y temperaturas de fusión y ebullición.

Bibliografía

1. Segura, E. I. (2020). Compuestos químicos y su relevancia en el desarrollo sostenible. México: Vortex.
2. Slideshare. Extraído de: <https://www.slideshare.net/normabelmares/qumica-75280137>

