



**José Manuel Martínez Valdez**

**Actividad I de Química: Mapa Conceptual**

**Química I**

**María de los Ángeles Venegas Castro**

**Bachillerato en Recursos Humanos**

**Primer Cuatrimestre**

**Septiembre 25 2022**

## INTRODUCCIÓN

La química está presente en todas nuestras actividades de nuestra vida todos los días, es muy importante conocer la forma en que participa en nuestro diario vivir por ello en esta primera unidad estamos conociendo todas sus aplicaciones que sin darnos cuenta las utilizamos siempre.

Desde nuestros alimentos, los artículos de uso personal, ropa, celular y muchas cosas más la Química está presente.

Vamos a conocer y aprender que su uso es muy antiguo, está prácticamente desde que el ser vivo surgió en la Tierra.

La Química ha evolucionado y todo lo que se ha descubierto de ella ha sido para obtener una vida mejor.

Aprenderemos su definición, las ramas con las que se relaciona, en dónde se aplica, qué estudia y cómo se divide.

# QUÍMICA

- Fuego
- Cerámica
- Metales
- Fabricación de papel
- Fermentación
- Curtir pieles

A través de los años

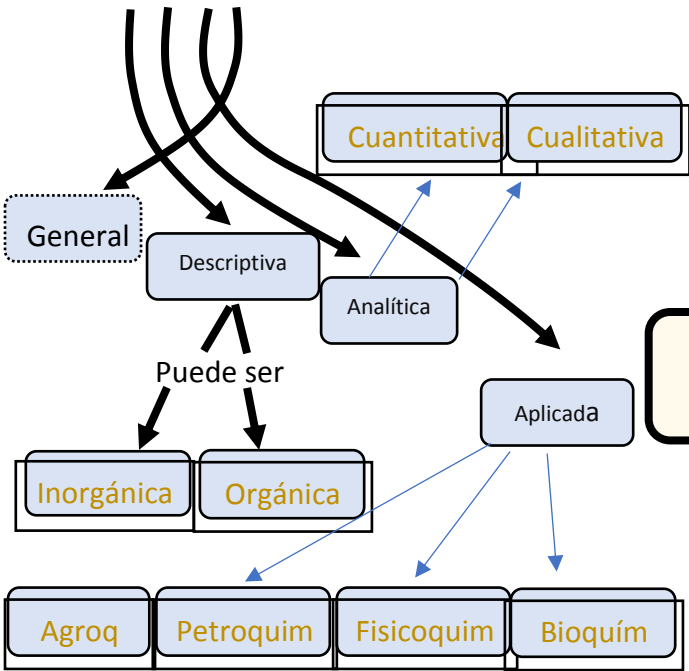
- Embalsamar
- Agua, tierra, viento y fuego
- Teoría atómica
- Alquimistas
- Teoría del flogisto

Se define como:

Para su estudio

Ciencia que estudia la materia, los cambios en la estructura y las leyes o principios que rigen esos cambios.

Se divide en:



Se relaciona con:

Áreas del conocimiento

- Medicina
- Matemáticas
- Biología
- Física
- Ingeniería
- Historia
- Agricultura
- Geografía

Beneficios

Importancia en el siglo XXI

- Nos proporciona una vida más larga
- Suministro de agua
- Mejores alimentos
- Proporciona energía
- Tecnología actualizada
- Mejor Calidad de ganado

# QUÍMICA

- Energía
- Medio Ambiente
- Salud
- Alimentos y agua
- Materiales Tecnológicos

Retos en el siglo XXI

- Detergentes
- Pasta de dientes
- Prendas de vestir
- Perfume
- Insecticidas

Sustancias De uso diario

Materia

Sustancias

- Elementos
- Compuestos
- Mezclas
  - Homogéneas
  - Heterogéneas

Se define como:

Es todo lo que ocupa un lugar en el espacio, es todo de lo que están hechas las cosas.

Se transforma con:

Se clasifica en:

Mezclas

Ejemplo

Fotosíntesis

Energía

Puede ser

- Eléctrica
- Solar
- Mecánica
  - Potencial
  - Cinética
- Luminosa
- Radiante
- Limpias
  - Solar
  - Biomasa
  - Mareomotri
  - Hidráulica
  - Geotérmica
  - Eólica
- Química
- Hidráulica
- Calórica
- Nuclear

Propiedades

Químicas

- Poder oxidante
- Poder reductor
- Combustión
- Acidez
- Alcalinidad

Físicas

Implica

Se puede observar y medir

Extensivas

Intensivas

Son:

- Volumen
- Masa
- Peso
- Inercia
- Longitud
- Impenetrabilidad
- Porosidad
- Divisibilidad

- Densidad
- Viscosidad
- De Ebullición
- De fusión
- Solubilidad
- Elasticidad
- Dureza
- Tenacidad

## CONCLUSIÓN

Aprendimos que la Química es la esencia de todo porque está presente en todas las cosas que nos rodean.

También que es innovadora y no se queda estancada, siempre hay nuevas cosas que están investigando para mejorar lo que ya existe o descubrir nuevos usos de los cuales siempre nos vamos a beneficiar.

Es importante saber también que se están aplicando los conocimientos en generar energías limpias para seguir aprovechando lo que nos da la Tierra y al mismo tiempo cuidar el medio ambiente.

La Química no solo cambia nuestra forma de vivir sino que la hace mejor, siempre y cuando esté bien aprovechada.

## FUENTES DE CONSULTA

Torres Climent, A. (2009). Creación y utilización de vídeo digital y tics en Física y Química. *Revista Eureka sobre Enseñanza y Divulgación de las Ciencias*, 6(3), 440-451. Recuperado de [http://venus.uca.es/eureka/revista/Volumen6/Numero\\_6\\_3/Torres\\_Climent\\_2009.pdf](http://venus.uca.es/eureka/revista/Volumen6/Numero_6_3/Torres_Climent_2009.pdf)

Venegas Castro, María. 2022. *Antología de Química*. UDS. 11-28.