



## Mapa Conceptual

**Nombre del Alumno:** Paula Marina Aguilar Morales

**Nombre del tema:** Unidad I la Química como herramienta de vida.

**Parcial:** Primer parcial

**Nombre de la Materia:** Química I

**Nombre del profesor:** María de los Ángeles Venegas Castro

**Nombre del Bachillerato:** Administración de Recursos Humanos

**Cuatrimestre:** Primero

**Fecha:** 24 de Septiembre de 2021

## **Introduccion**

La Química es una ciencia que se encuentra en todas partes.

La curiosidad del hombre llevo a descubrir, experimentar los fenomenos de la naturaleza y que nos ayudaria en el futuro para nuestras vidas. En el siguiente trabajo hablaremos acerca de la historia de la Quimica y sus importantes precursores que dieron origen a varios descubrimientos, como las cualidades fundamentales de la materia, el descubrimiento del sodio y potasio; la primera tabla periodica entre otros. Ademas hablaremos del metodo cientifico que nos ayuda a la solucion de problemas o fenomenos observados en la naturaleza con un conjunto de pasos ordenados. La relación que existe entre las propiedades de la materia, sus cambios asi como la interrelacion que tiene con la energia que tiene un papel importante con la transformacion o cambios de la materia que se tiene en la vida cotidiana y en el medio ambiente.

# LA QUÍMICA COMO HERRAMIENTA DE VIDA

## Concepto

La Química es una ciencia básica de las ciencias naturales, la cual estudia la composición, estructura y propiedades de la materia, así como los cambios que experimenta al realizar reacciones químicas y su relación con la energía.

## HISTORIA DE LA QUIMICA

### Comenzó

Desde hace 400 000 años el hombre conoce el fuego y lo utiliza no sólo para proporcionarles calor, también como luz para alumbrarse y protegerse de los animales; fue la base para otras reacciones químicas.

Los hindúes admitieron la existencia de cuatro elementos responsables de las cualidades fundamentales de la materia: agua, tierra, viento y

En el siglo IX surgieron los alquimistas, herederos de la filosofía griega y de los conocimientos egipcios. La alquimia se define como la búsqueda impenetrable de la piedra filosofal.

Jean Baptiste Van Helmont fue el primero en estudiar los vapores

El químico inglés Robert Boyle se le conoce como el primer químico moderno y uno de los pioneros del método científico. En 1662 propuso la "**Ley de Boyle**"

En 1803 John Dalton afirma que toda materia está formada por pequeñas partículas indivisibles denominadas átomos.

En 1869, el químico ruso Dimitri Ivanovich desarrolla la primera tabla periódica, con 66 elementos.

En 1927, surge la Química Cuántica.

En 1916 se crea la Escuela Nacional de Química Industrial que se incorpora a la UNAM EN 1917.

Los sacerdotes egipcios fueron los encargados de practicar y desarrollar la Química y muchos cambios de la materia se observaron desde

500 a. C. el filósofo griego Luceyo y más tarde su discípulo Demócrito, plantearon los principios de la teoría atómica.

En el siglo XVI, Andreas Libavius publica su Archemia uno de los primeros libros de Química.

químico alemán Georg Ernest Stahl formuló la Teoría del flogisto en 1702, en la cual daba una explicación de la combustión

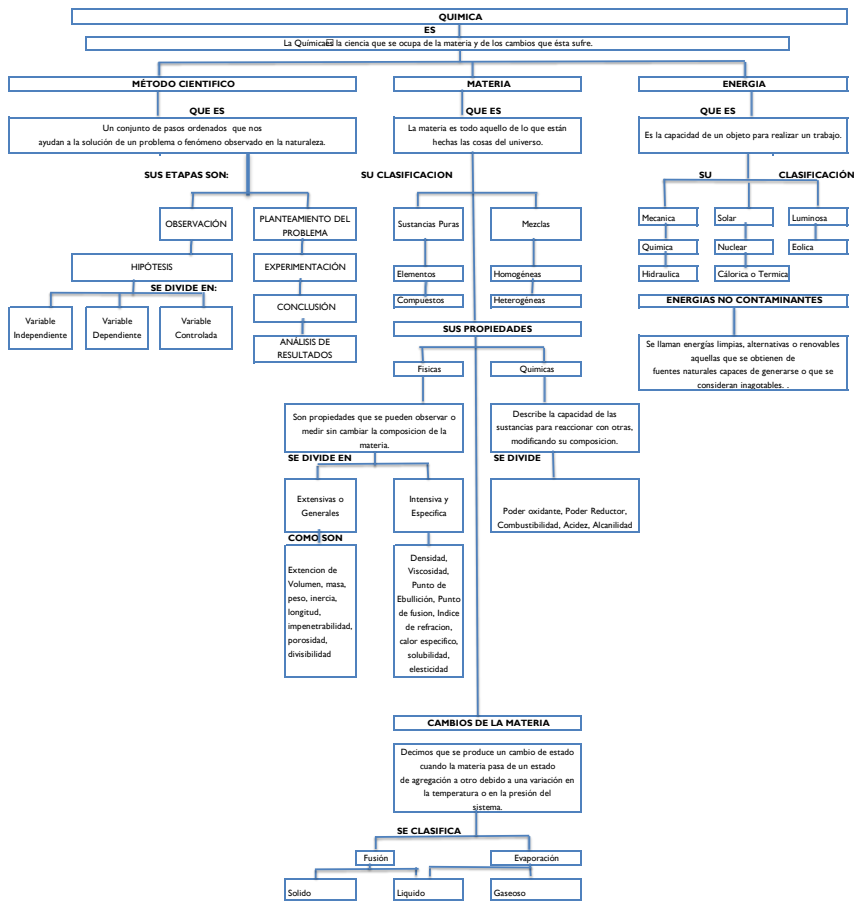
En 1775 el físico italiano Alessandro Volta fue uno de los pioneros en el estudio de la electricidad. Inventó el electrofóforo.

El químico inglés Humphry Davy descubre el sodio y el potasio

En 1913, el físico danés Niels Bohr, publicó la teoría de la estructura atómica, hecho que ganó el premio Nobel.

En 1849 Leopoldo Río de la Loza publica el primer tratado mexicano de Química.

Las aportaciones más relevantes del siglo XX en nuestro país, es la creación, en 1959 de la píldora anticonceptiva.



## **Conclusión**

En conclusión conocimos el concepto de Química, los principales descubrimientos y personajes importantes a lo largo de la historia de la Química así como la aplicación del método científico con sus etapas de resoluciones de los problemas de la vida cotidiana. Comprendimos que todo lo que ocupa un lugar en el espacio tiene masa y que se llama materia, y que pueden clasificarse en sustancias puras con sus elementos y los compuestos y en mezclas homogéneas y heterogéneas. Que tiene tres estados comunes líquido, sólido y gaseoso. Y que la energía ayuda a los cambios de la materia.

## **Bibliografía**

### **Química I**

**Secretaría de Educación Pública**

**Subsecretaría de Educación Media Superior**

Rodolfo Tuirán Gutiérrez

**Dirección General del Bachillerato**

Carlos Santos Ancira

### **Autores**

Patricia González Pérez

María del Carmen Verónica Uriarte Zambrano

### **Asesoría académica**

Patricia Guadalupe Trujillo Villafañe

Francisco Romualdo Rosillo Segura

### **Asesoría técnico-pedagógica**

Subdirección Académica de Modalidades  
no Escolarizada y Mixta DGB

### **Diseño y diagramación**

María del Pilar Castro Rodríguez

Saúl Ríos Bernáldez

D.R. Secretaría de Educación Pública, 2015

Argentina 28, Centro, 06020, México, D.F.

ISBN: 978-607-8229-82-6

Impreso en México