

QUÍMICA ORGÁNICA

UNIDAD 1:INTRODUCCIÓN A LA QUÍMICA ORGÁNICA

NUTRICIÓN

PROFESORA: LUZ ELENA CERVANTES MONROY

ALUMNA: SOFIA PEREYRA
ORANTES

23 DE SEPTIEMBRE DEL 2023

QUÍMICA ORGÁNICA

QUE ESTUDIA

Estudia las propiedades y la estructura de la materia





DIVISIONES DE LA QUIMICA

-Quimica General

Estudia todas las ramas de la ciencia química -Química Descriptiva

Estudia todas las ramas de la ciencia química

ORGANICA E INORGANICA

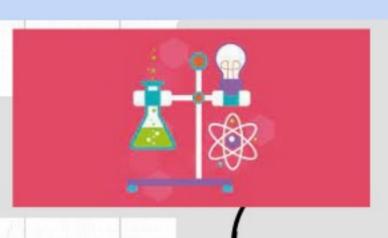
La inorgánica estudia todas las ciencias inanimadas o del reino mineral.

La orgánica estudia todas las sustancias que tienen carbono









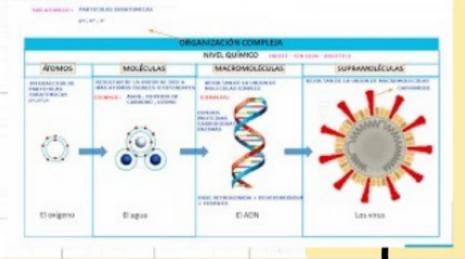
QUIMICA ANALITICA

Estudia las técnicas para identificar, separar y cuantificar las sustancias orgánicas e inorgánicas presentes en una muestra material.

QUIMICA APLICADA

Por su relación con otras ciencias y su aplicación practica, se subdividen en: -FISICOQUIMICA
-PETROQUIMICA
-PETROQUIMICA





NIVELES DE ESTUDIO DE LA QUIMICA

Atómico:Representa la organización de los constituyentes químicos del cuerpo humano

molecular:unidades materiales formadas por la agrupación de 2 o más átomos mediante enlaces químicos.

Micromolecular:Son moléculas que tienen una masa molecular elevada, formadas por un gran número de átomos.

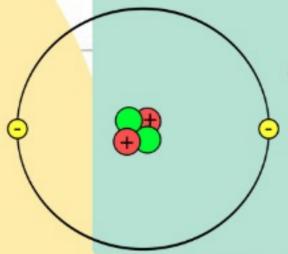
MATERIA

Aquello que ocupa un lugar determinado en el universo o espacio, posee una cantidad determinada de energía y está sujeto a interacciones y cambios en el tiempo



PROPIEDADES DE LA MATERIA

- Extensión. Espacio o <u>volumen</u> que ocupa un determinado cuerpo.
- Masa. Cantidad de materia que contiene un cuerpo.
- <u>Inercia</u>. Capacidad de conservar su estado de reposo o <u>movimiento</u> sin intervención de una <u>fuerza</u>.
- Porosidad. Espacio que existe entre las partículas de un cuerpo.
- Divisibilidad. Capacidad de subdivisión en partes más pequeñas de la materia.
- Peso. Fuerza que ejerce la gravedad sobre un cuerpo material.



ESTRUCTURA SUBATOMICA

estructuras de la materia que son más pequeñas que el átomo y que, por ende, forman parte de éste y determinan sus propiedades

MATERIA

CLASIFICACION DE LA MATERIA

Sustancias puras, cada una de las cuales tiene una composición fija y un único conjunto de propiedades.

Mezclas, compuestas de dos o más sustancias puras.





COMPUESTOS QUIMICOS

Los compuestos químicos se forman al unirse átomos de dos o más elementos distintos.

PRINCIPALES APLICACIONES DE LA QUIMICA

Alimentos, cosméticos, combustibles, tratamiento de aguas, textiles, en la minería, construcción, medicina, farmacia, productos industriales, medio ambiente, entre muchos otros más.





Bibliografias

Quimica | Quimica Inorganica: Division de la Quimica. (s.f.). Recuperado de https://www.fullquimica.com/2010/08/division-de-laquimica.html

https://www.aulamejor.com/catalogo/bioquimica-clinica/

https://definicion.de/petroquimica/yu

https://www.spanishged365.com/quimica-organica-y-los-compuestosde-carbono/

https://concepto.de/materia/#:~:text=Llamamos%20materia%20a%20t odo%20aquello,con%20algún%20instrumento%20de%20medición.

https://concepto.de/cuales-son-las-propiedades-de-la-materia/

https://concepto.de/particulas-

subatomicas/#:~:text=Se%20entiende%20por%20part%C3%ADculas%2 Osubatómicas,)%20o%20elementales%20(indivisibles).

https://www.studysmarter.es/resumenes/quimica/enlacesquimicos/compuestos-quimicos/

https://www.lifeder.com/importancia-quimica/

https://concepto.de/materia/

https://www.spanishged365.com/quimica-organica-y-los-compuestosde-carbono/

https://www.quimicaysociedad.org/quimica-inorganica-propiedadescompuestos-y-usos/