



NOMBRE DEL ALUMNO: DILI HAIDEE REYES ARGUETA.

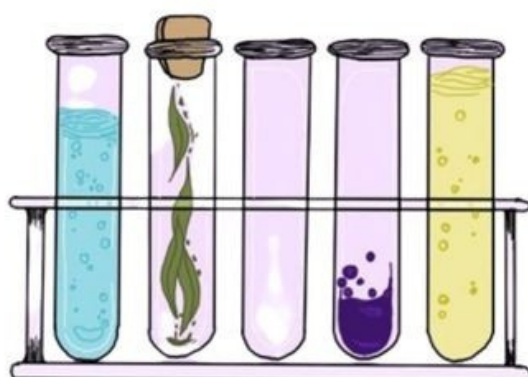
NOMBRE DEL PROFESOR: Dra. LUZ ELENA CERVANTES MONROY.

NOMBRE DEL TRABAJO : SÚPER NOTA

MATERIA: QUÍMICA ORGÁNICA.

GRADO: PRIMER CUATRIMESTRE.

CARRERA: NUTRICIÓN.



QUÍMICA

QUE ESTUDIA LA QUÍMICA?

Estudia la composición, estructura y propiedades de la materia, así como que experimenta al realizar reacciones químicas y su relación con la energía.

QUÍMICA GENERAL

Encargada de revisar los principios básicos que son comunes en todas las ramas de la química.

DIVISIONES DE LA QUÍMICA

La química se divide en química general y química descriptiva



QUÍMICA DESCRIPTIVA

Encarga del estudio de propiedades y composición de las sustancias su manera de reaccionar y forma de obtención. Esta se divide en :



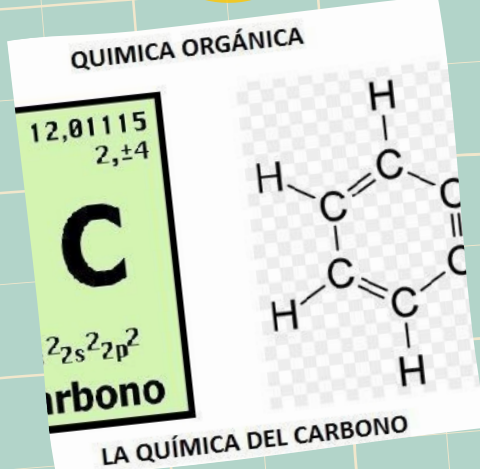
QUÍMICA INORGÁNICA

Estudia componentes de la naturaleza considerados como no orgánicos, como minerales y los que se obtienen de manera artificial.

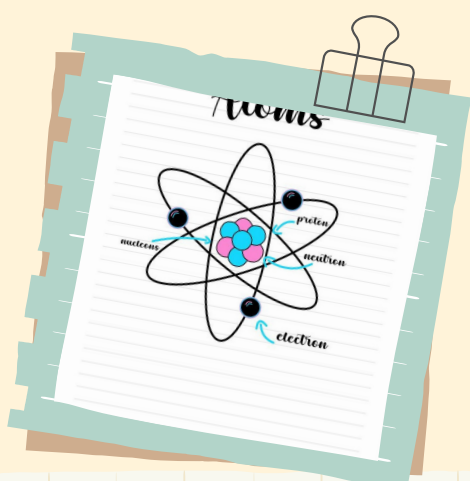


QUÍMICA ORGÁNICA

Estudia las reacciones del carbono y sus combinaciones con el hidrógeno, oxígeno, nitrógeno, y halógenos.

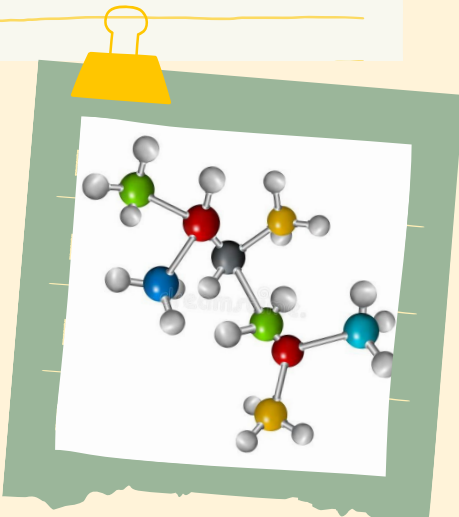


NIVELES DE ESTUDIO DE LA QUÍMICA



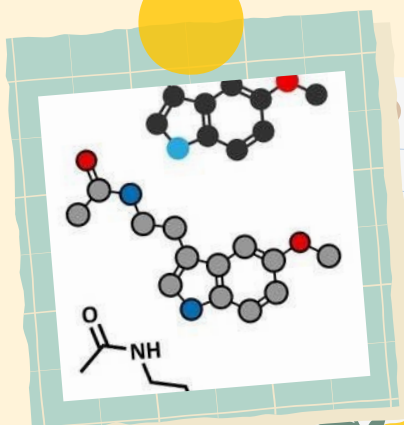
ÁTOMOS

Unidad básica de la materia y están formados por protones, neutrones, electrones. Se caracteriza por el número de protones que tiene en su núcleo.



MOLÉCULAS

Son combinaciones de 2 o más átomos unidos mediante enlaces químicos. Eje: agua, dióxido de carbono y glucosa.

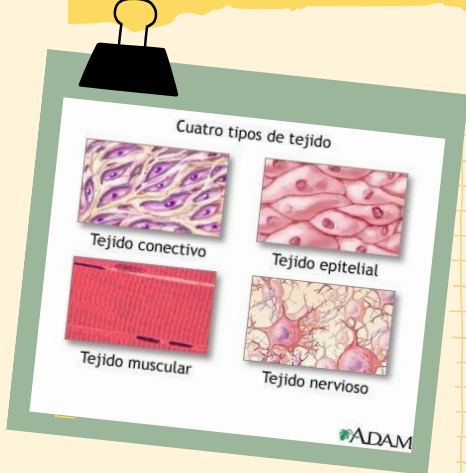
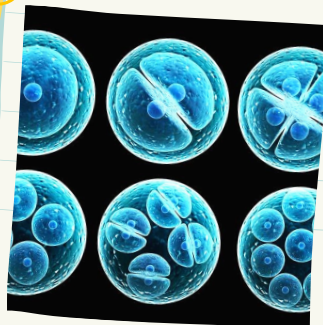


MACROMOLECULAS

Son moléculas grandes y complejas formadas por la unión de muchas moléculas más pequeñas. Eje: proteínas, ácidos nucleicos y carbohidratos.

CÉLULAS

Formadas por diferentes tipos de moléculas y macromoléculas existen 2 tipos de células: procariontes y eucariontes.



TEJIDOS

Agrupación de células su función específica en el organismo. Eje: tejido muscular, nervioso, epitelial.

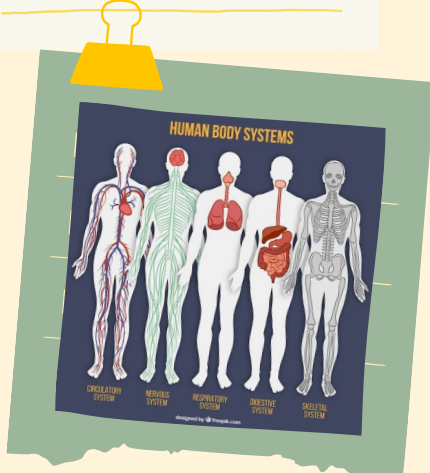


ÓRGANOS

Estructuras formadas por diferentes tipos de tejidos que trabajan juntos para realizar una función específica al organismo. Eje: corazón, el hígado, pulmones.

SISTEMAS

Grupo de órganos que trabajan juntos para realizar una función específica en el organismo. Eje: sistema circulatorio, respiratorio, nervioso.



ORGANISMOS

Son seres vivos completos que están formados por diferentes sistemas que trabajan juntos para mantener la vida. Eje: organismos son los humanos, los animales, plantas.



MATERIA

Materia es todo lo que ocupa un lugar en el espacio. La materia puede ser : sólido, líquido y gaseoso.

PROPIEDADES DE LA MATERIA

Pueden ser de tipo físico o químico.



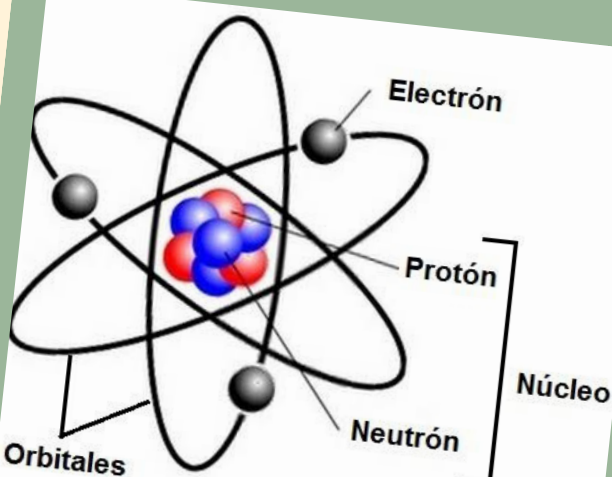
PROPIEDADES FÍSICAS

Características de una sustancia son aquellas que permiten identificarla sin alterar su composición como son : color, olor, sabor, densidad, punto de fusión, punto de ebullición, dureza, brillo, ductilidad, maleabilidad, solubilidad, y viscosidad.



PROPIEDADES QUÍMICAS

Son las que relacionan los cambios de composición de una o varias sustancias cuando reaccionan con otras sustancias. Eje:gas.



ESTRUCTURA SUBATÓMICA

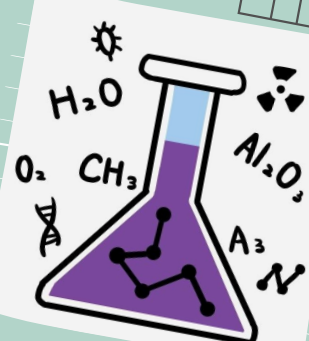
Disposición que presentan los elementos mas pequeños que la conforman : átomos, electrones, neutrones, núcleo.

CLASIFICACIÓN DE LA MATERIA

LA MATERIA SE PUEDE CLASIFICAR EN BASE A SU COMPOSICIÓN.

SUSTANCIAS PURAS

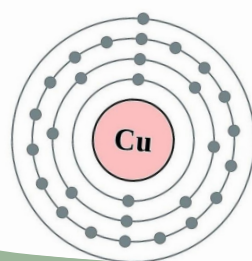
No puede ser separada en dos o más sustancias por medios físicos o mecánicos



ELEMENTOS

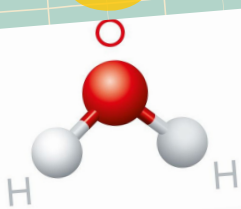
Las sustancias fundamentales a partir de las cuales se construyen los compuestos, la parte más pequeña que los constituye son los átomos.

9: Copper 2,8,18



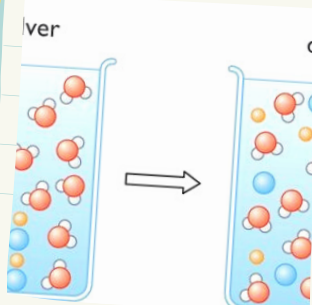
COMPUESTOS

Es la combinación de 2 o más elementos diferentes en proporciones fijas y definidas. Como el. Agua H_2O



MEZCLA

Es la unión de 2 o más sustancias puras en proporción variable, donde ninguna de ellas pierde sus propiedades originales y se pueden separar por métodos físicos o mecánicos.



Mezclas homogéneas

Las partículas se distribuyen de manera uniforme

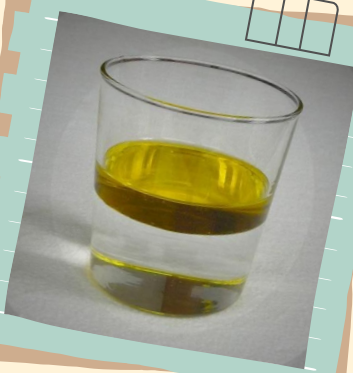


MEZCLA HOMOGÉNEA

A simple vista no se pueden ver sus componentes. El tamaño de la partícula es menor a 1nm. Se conoce como. Disoluciones.

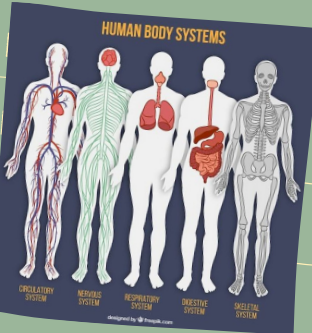
MEZCLA HETEROGÉNEA

Se pueden ver sus componentes a simple vista. Generalmente se conocen como suspensores.



MEZCLA HETEROGÉNEA

Se pueden ver sus componentes a simple vista. Generalmente se conocen como suspensores.





COMO SE CONFORMAN LOS CONCEPTOS QUÍMICOS

Los compuestos químicos se forman por la combinación química de dos o más elementos diferentes unidos entre sí en proporción fija, se pueden separar mediante métodos químicos en sustancias (elementos o compuestos) con una estructura química más sencilla. Tienen propiedades diferentes a las de los elementos que los componen.

PRINCIPALES APLICACIONES DE LA QUÍMICA

Algunas de las aplicaciones de la química orgánica e inorgánica se centran en diferentes campos. Algunos son el estudio de microbios, agricultura, nutrición, bacterias e incluso la economía también en industria de alimentos, como en medicina. Esto se debe, principalmente, a que la importancia de la química se encuentra en sus múltiples usos. Por otro lado, la química es conocida como una ciencia experimental, la cual estudia los elementos que componen sustancias y formas elementales de la materia. .



BIBLIOGRAFÍA

ANTOLOGÍA QUÍMICA DE LA UNIVERSIDAD DEL SURESTE UDS

[HTTPS://E1.PORTALACADEMICO.CCH.UNAM.MX/ALUMNO/QUIMICA1/UNIDAD1/REACCIONESQUIMICAS/COMPUESTOS](https://e1.portalacademico.cch.unam.mx/alumno/quimica1/unidad1/reaccionesquimicas/compuestos)

[HTTPS://WWW.EUROINNOVA.MX/BLOG/APLICACIONES-DE-LA-QUIMICA](https://www.euroinnova.mx/blog/aplicaciones-de-la-quimica)

[HTTPS://WWW.JUNTADEANDALUCIA.ES/AVERROES/CENTROS-TIC/14700420/HELVIA/AULA/ARCHIVOS/REPOSITORIO/0/123/HTML/31_SUSTANCIAS_PURAS.HTML#:~:TEXT=UNA%20SUSTANCIA%20SE%20DICE%20PURA,COMPOSICIÓN%20EN%20ODA%20LA%20MUESTRA\)](https://www.juntadeandalucia.es/averroes/centros-tic/14700420/helvia/aula/archivos/repositorio/0/123/html/31_sustancias_puras.html#:~:text=UNA%20SUSTANCIA%20SE%20DICE%20PURA,composici%C3%B3n%20en%20ODA%20LA%20MUESTRA)