

UDS
UNIVERSIDAD DEL SURESTE

LIC. NUTRICION

GRADO: 1 GRUPO: A

MATERIA: QUIMICA ORGANICA

TEMA: UNIDAD 1

ACTIVIDAD: CUADRO SINOPTICO

DOCENTE: YENI KAREN CANALES HERNANDEZ

ALUMNA: LILI MONTSERRAT RECINOS VAZQUEZ

QUIMICA ORGANICA

QUIMICA

Es la ciencia que estudia la materia, cómo está compuesta, sus propiedades y cómo se transforman sus estructuras tras sufrir diversos procesos o reacciones que afectan sus moléculas y átomos.

RAMAS DE LA QUIMICA

- Bioquímica
- Química física
- Química analítica
- Química aplicada
- Química orgánica
- Química inorgánica

BIOQUÍMICA

Investigación sobre los organismos vivos. Se estima como la química de la vida y tiene una gran relevancia en el campo Doctor de Farmacología, la investigación de las personas y otras especies del mundo.

QUIMICA FISICA

Son los procesos energéticos. Además, sumamos otros procesos, como los magnéticos, los eléctricos, los ópticos y los mecánicos.

QUIMICA ANALITICA

Esta rama estudia y optimiza los procedimientos y aparatos para obtener información extraída de la naturaleza química de la materia que forma el mundo.

QUIMICA APLICAD

Se basa en los procesos de la química pura para buscar soluciones a cualquier tipo de problema que surja en un área concreta sin excepción propiamente esa.

QUIMICA ORGANICA

Se fundamenta en la química del carbono. Es delegada del análisis de la materia orgánica, como su propio nombre

HISTORIA DE QUIMICA

Al principio los metales se usaban por separado o mezclados tal como se encontraban. Al mezclarse el cobre con estaño o arsénico intencionadamente se consiguieron metales de mejores cualidades, las aleaciones denominadas bronce.

El atomismo griego se inició con los filósofos Leucipo de Mileto y su discípulo Demócrito alrededor del 380 a. C., que propusieron que la materia estaba compuesta por diminutas partículas indivisibles e indestructibles, denominadas por ello átomos.

QUIMICA INORGANICA

Estudios de composición, estructura y actitudes de los recursos, así como de sus compuestos. Esta rama se dedica a la investigación de todos esos compuestos que no tienen carbono.

HISTORIA

Alrededor de 1735 el químico sueco Georg Brandt analizó un pigmento azul oscuro encontrado en la mena del cobre descubriendo lo que posteriormente conoceríamos como cobalto.

En la Grecia Clásica alrededor del 420 a. C. Empédocles afirmó que toda la materia estaba formada por cuatro sustancias elementales: tierra, fuego, aire y agua.

En 1766 el químico inglés Henry Cavendish aisló el hidrógeno, al que llamó «aire inflamable».

En el siglo también se descubrieron destacados compuestos. En 1754 el escocés Joseph Black aisló el dióxido de carbono, al que llamó «aire invariable». En 1803 el científico inglés John Dalton propuso la ley de Dalton, que relaciona las presiones parciales de los componentes de una mezcla de gases.

Però la principal contribución de Dalton a la química fue una nueva teoría atómica en 1803, donde afirmaba que toda la materia está formada por pequeñas partículas indivisibles denominadas átomos.

DALTON PROPUSO

La materia está formada por partículas muy pequeñas llamadas átomos, que son indivisibles y no se pueden destruir.

Los átomos de un mismo elemento son iguales entre sí, tienen la misma masa y propiedades. Los átomos de diferentes elementos tienen masas diferentes.



QUIMICA ORGANICA

IMPORTANCIA DE LA QUÍMICA EN LA VIDA DIARIA
La química contribuye de forma esencial a la mejora de la alimentación y la higiene, conjuntamente con otras ciencias y tecnologías, y es el protagonista esencial, mediante los productos farmacéuticos, en la lucha contra las enfermedades y en la mejora de la calidad de vida hasta edades muy avanzadas.

La variedad y calidad de productos de aseo personal, de alimentos enlatados, los circuitos de la computadora, la pantalla de la televisión, los medicamentos para nuestra salud, los colores de las casas, el frio del refrigerador, el calor de una estufa o del horno de microondas para la cocción de los alimentos. Así como en la belleza de un rostro existen y mejoran gracias al estudio de la Química.



IMPORTANCIA DE LA QUÍMICA EN LA CARRERA DE NUTRICIÓN
Son importantes para el estudiante de nutrición porque son las bases necesarias para comprender los procesos bioquímicos que suceden en el organismo, las interacciones que llevan a cabo los componentes del alimento, dentro del mismo como con el organismo que lo consume, las reacciones que alteran la composición y sabor de los alimentos, la interacción de los fármacos con los alimentos y las reacciones que suceden dentro del organismo. De ahí su importancia.

MATERIA

Es la sustancia que forma los cuerpos físicos. En otras palabras, se trata de todo aquello que tiene masa y que ocupa un lugar en el espacio.

ESTADO FÍSICO

La forma del cuerpo será menos estable, y se adaptará a los cuerpos con los que esté en contacto.

ENERGIA
Es la capacidad para realizar un trabajo. En este sentido, la energía deberá ser entendida como la capacidad de los cuerpos a la hora de realizar un trabajo, que podrá implicar un cambio de posición de cuerpos.

ESTADO SOLIDO

Se tratará de un cuerpo que tenderá a mantener su forma

ESTADO GASEOSO

Se tratará de cuerpos cuyos átomos se moverán mucho más en relación de unos y otros, por lo que su adaptación a los cuerpos periféricos será todavía mayor que en el caso de los cuerpos líquidos.

REPRESENTACIÓN DE MOLÉCULAS ORGÁNICAS A PARTIR DE ESTRUCTURAS DE LEWIS

Para representar las moléculas mediante diagrama de Lewis, se debe presentar un átomo central, en algunos casos el átomo central es el carbono debido a que es el elemento más electropositivo, luego este queda rodeado por los demás átomos que constituyen la molécula.

Solido- Liquido= Fusión
Gas- Liquido= Condensación
Liquido- Gas= Evaporación

Liquido-Solido= Solidificación
Gas- Solido= Sublimación inversa
Solido- Gas= Sublimación

BIBLIOGRAFIA

<https://www.euroinnova.mx/blog/profesiones-de-la-quimica>

<https://www.significados.com/quimica/>

<http://prepa.chapingo.mx/wp-content/uploads/2019/09/HISTORIA-DE-LA-QU%C3%8DMICA.pdf>

<http://academica.mx/#/blog/la-quimica-en-nuestra-vida-cotidiana>

<http://www.ulm.edu.mx/revistaulm/publicaciones/gacetas/nutricion/mar2017/files/assets/downloads/publication.pdf>

<https://www.universidadviu.com/es/actualidad/nuestros-expertos/que-son-materia-y-energia>