

INSTITUCION: UNIVERSIDAD DEL SURESTE "MATUTINO"

ASIGNATURA: QUIMICA ORGANICA

CUADRO SINOPTICO: CONCEPTOS DE QUIMICA

DOCENTE: YENI KAREN CANALES HERNADEZ

ALUMNO(A): SANDRA RAMOS SOLIS



Je t'aime



Química

La química es la ciencia que estudia la composición, estructura y propiedades de la materia, incluyendo la relación con la energía y los cambios que pueden darse.

La química es una de las grandes ciencias contemporáneas, cuya aparición revolucionó el mundo para siempre.

HISTORIA DE LA QUIMICA.

La historia de la química comenzó en la prehistoria cuando el humano comenzó a interesarse por los materiales.
- Los primeros alquimistas eran científicos islámicos.

RAMAS DE LA QUIMICA:
química inorgánica: Dedicada al estudio de la materia que no compone mayormente a los seres vivos ni a sus sustancias.
° Química orgánica: Llamada química de la vida y es una rama de la química centrada en los compuestos.
bioquímica: La que permite comprender las reacciones que ocurren en las células.

Importancia de la química en la vida diaria.

La química se encuentra presente en la gran mayoría de los procesos industriales.

Gracias a ella hemos desarrollado materiales complejos adaptados a nuestra diversas necesidades a lo largo de la historia.

Importancia de la química en la carrera de nutrición

La química es importante para el estudiante de nutrición ya que son bases necesarias para comprender los procesos bioquímicos que suceden en el organismo y las interacciones que llevan a cabo los componentes.

Materia.

Es la sustancia que forma los cuerpos físicos.

Clasificación: Homogénea es aquella cuya constitución no se puede distinguir a simple vista.
Heterogénea: Es aquella en la cual los constituyentes se ven a simple vista.

Sustancias puras, contiene solamente una clase constituyente.

Propiedades de la materia: Físicas y Químicas.

Las propiedades físicas de la materia son aquellas características que se pueden medir sin que por ello se altere la estructura atómica.
Las propiedades químicas son aquellas características que resultan en un cambio en la estructura atómica.

Estados de agregación de la materia.

La materia se nos presenta en tres estados fundamentales de agregación: sólido, líquido y gaseoso.

- El estado sólido las partículas se encuentran unidas a distancias relativamente pequeñas.
- El estado líquido las fuerzas entre las partículas son más débiles que en los sólidos, lo que implica que estas tengan más libertad de movimiento.
- El estado gaseoso las fuerzas entre las partículas son poco intensas, por lo que la distancia entre ellas es mucho mayor que en otros estados.