Karla Liliana Huerta Estrada BEO4119

“Química orgánica y inorgánica”

1.-Química orgánica:

Estudia los compuestos que contiene carbono; el oxígeno, azufre, nitrógeno y los halógenos que también son comprendidos dentro de este campo.

Lo orgánico procede de organismos vivos como:

Lípidos:

Son conjuntos de moléculas orgánicas y se los conoce como grasas ya que son lípidos procedentes de animales y cumplen una gran función en nuestro organismo la reserva de energía.

2.-Química inorgánica

Estudia la estructura, composición y reacciones químicas de las sustancias inorgánicas, como:

1. Ácidos
2. Bases
3. Sales

Se encarga del estudio integrado de la formación, composición, estructura y reacciones químicas de los elementos y compuestos inorgánicos (por ejemplo, ácido sulfúrico o carbonato cálcico); es decir, los que no poseen enlaces carbono-hidrógeno.

|  |
| --- |
| Orgánicos:   * Esta formado principalmente por : C, H, O, N * El numero de compuestos orgánicos excede a los inorgánicos * Los compuestos orgánicos son sensibles al calor * Entre los compuestos orgánicos prevalece el enlace covalente. * Los compuestos orgánicos son generalmente insolubles en el agua debido a su baja polaridad * Los cuerpos orgánicos son inestables aún a bajas temperaturas frente al calor y la luz * Las sustancias orgánicas al disolverse no se ionizan, por lo tanto sus moléculas no conducen a la electricidad.   Inorgánicos:   * Están constituidos por átomo de cualquier elemento. * El numero de los compuestos inorgánicos es menor al de los orgánicos * Son resistentes al calor * Los compuestos inorgánicos prevalece el enlace iónico. * Los compuestos inorgánicos son solubles al agua debido a su elevada polaridad * Los compuestos inorgánicos son estables a las condiciones de temperaturas altas * Los compuestos cuando se encuentran en solución son buenos conductores del calor y la electricidad.   DIFERENCIAS: |