

Nombre: Ernesto Joel Valle Vázquez

Grado: 2-B

UNIVERSIDAD LA MAR

Fecha: 9/Mayo/2016

*¿Qué es 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 (Ejemplo, ácido sulfúrico) *los que no poseen enlaces carbono-hidrógeno*. 

*¿Qué es química orgánica?*

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

Los seres vivos estamos formados por moléculas orgánicas, proteínas, ácidos nucleicos, azúcares y grasas.

Todos ellos son compuestos cuya base principal es el carbono. Los productos orgánicos están presentes en todos los aspectos de nuestra vida: la ropa que vestimos, los jabones, champús, desodorantes, medicinas, perfumes, utensilios de cocina, la comida, etc.



Tabla de diferencias.-

**Diferencias**

|  |
| --- |
| Inorgánicos:* Están constituidos por átomo de cualquier elemento.
* Los compuestos inorgánicos prevalece el enlace iónico.
* El número de los compuestos inorgánicos es menor a de los orgánicos.
* Los compuestos inorgánicos son solubles al agua debido a su elevada polaridad.
* Son resistentes al calor
* Los compuestos cuando se encuentran en solución son buenos conductores del calor y la electricidad.
* Los compuestos inorgánicos son estables a las condiciones de temperaturas altas.

alimentosfosforo_thumb.jpgcaducidad productos quimicos[5].jpgOrgánicos:* El numero de compuestos orgánicos excede a los inorgánicos
* Esta formado principalmente por : C, H, O, N
* Entre los compuestos orgánicos prevalece el enlace covalente.
* Los compuestos orgánicos son sensibles al calor
* Los cuerpos orgánicos son inestables aún a bajas temperaturas frente al calor y la luz
* Los compuestos orgánicos son generalmente insolubles en el agua debido a su baja polaridad
* Las sustancias orgánicas al disolverse no se ionizan, por lo tanto sus moléculas no conducen a la electricidad.
 |