QUIMICA ORGANICA E INORGANICA

La química orgánica o química del carbono es la rama de la química que estudia una clase numerosa de moléculas que contienen carbono formando enlaces covalentes carbono-carbono o carbono-hidrógeno y otros heteroátomo, también conocidos como compuestos orgánicos. Friedrich Wöhler es conocido como el padre de la química orgánica.

La química inorgánica 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, porque éstos pertenecen al campo de la química orgánica. Dicha separación no es siempre clara, como por ejemplo en la química organometalica que es una superposición de ambas.

|  |  |
| --- | --- |
| Química Orgánica:   * Un compuesto orgánico 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. | Química Inorgánica:   * - Los compuestos inorgánicos están constituidos por átomo de cualquier elemento. * -El numero de los compuestos inorgánicos es menor al de los orgánicos * - Los compuestos inorgánicos 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. |