|  |  |
| --- | --- |
| Química orgánica | Química inorgánica |
| Las substancias orgánicas ya existían en la prehistoria. Un compuesto orgánico que prueba esta afirmación es el alcohol etílico, el cual surgió de la primera fermentación del jugo de uva, tal reacción dio origen al vino. Ya la disciplina “Química Orgánica” surgió para estudiar el Carbono, pero ¿que es lo que torna este elemento esencial en la formación de los compuestos orgánicos?  Los hidrocarburos, que son todos los compuestos constituídos unicamente por carbono e hidrógeno, ganan una sección particular dedicada al estudio de los alcanos, alquenos y alquinos.  La aparición de maquinas para auxiliar la mano de obra en las industrial hizo con que el consumo de acero y hierro tuviese un aumento significativo y en una ocasión se elevó también el consumo de carbón combustible. | 1. Todas las sustancias existen en alguno de los tres estados: gas, líquido o sólido. La diferencia principal entre el estado-condensado y el estado gaseosos es la distancia de separación entre las moléculas. 2. Las fuerzas intermoleculares actúan entre las moléculas o entre moléculas e iones. Por lo general, estas son mucho más débiles que las fuerzas de enlace. 3. Las fuerzas dipolo-dipolo y las fuerzas ion-dipolo están implicadas en la atracción de moléculas con momento dipolo. 4. Las fuerzas de dispersión son el resultado de la inducción de momentos bipolares temporales en moléculas ordinariamente nopolares. La extensión con la cual el momento dipolo se puede inducir en una molécula en una molécula se llama polarizabilidad. El termino “fuerzas de Van der Waals” se refiere al efecto total de las interacciones dipolo-dipolo, dipolo-dipolo inducido y fuerzas de dispersión. El radio de Van der Waals es la mitad de la distancia a la cual estas fuerzas netas de atracción están a su máximo entre dos átomos no enlazados. 5. El enlace de hidrógeno es una fuerza relativamente vigorosa de interacción dipolo-dipolo que actúa entre un enlace polar que contiene un átomo de hidrógeno y los átomos electronegativos |