



Nombre de alumno: julio Antonio Fischer Borjas

Nombre del profesor: luz Elena

Nombre del trabajo: mapa conceptual

Materia: química orgánica.

Grado: 1 semestre

Grupo:

Introducción a la química orgánica.

La química orgánica es la rama de la química que estudia una clase numerosa de moléculas que en su gran mayoría contienen carbono formando enlaces covalentes: carbono-carbono o carbono-hidrógeno y otros heteroátomos, también conocidos como compuestos orgánicos

Enlace simple

Es la manera más sencilla en la que el carbono comparte sus cuatro electrones. Los enlaces se colocan apuntando a los cuatro vértices de un tetraedro regular, estando el carbono en el baricentro de dicho tetraedro. Se dice que el carbono actúa de manera tetragonal.

Enlace doble

El carbono no tiene por qué formar los cuatro enlaces con cuatro átomos distintos. Puede darse el caso de que dos de esos enlaces los forme con un mismo átomo. Hablamos entonces de un enlace doble. Los dos electrones que le quedan al carbono se enlazan con otros dos átomos mediante enlaces simples. En este caso, el enlace doble y los dos simples apuntan a los vértices de un triángulo casi equilátero. Se dice que el carbono actúa de forma trigonal.

Enlace triple

Por último, puede el carbono formar tres enlaces con un mismo átomo, y el cuarto con un átomo distinto. Se habla entonces de un enlace triple. En este caso la molécula es lineal, y decimos que el carbono actúa de forma lineal.

La **polaridad** es una propiedad de las **moléculas** que representa la separación de las cargas eléctricas dentro de la **molécula**, según el número y tipo de enlaces que posea. El enlace covalente entre dos átomos puede ser polar o apolar.

Momento Dipolar

Un dipolo momento es una medida de la separación de dos eléctricas opuestas cargas. Momentos dipolares son un vector de cantidad. La magnitud es igual a la carga multiplicado por la distancia entre las cargas y la dirección es de carga negativa a carga positiva:

$$\mu = q \cdot r$$

donde μ es el momento dipolar, q es la magnitud de la carga separada, y r es la distancia entre las cargas.