*Resumen de contenidos trabajados en la clase de compuestos orgánicos por zoom*:

La Química orgánica es una rama de la química que estudia los compuestos orgánicos o compuestos del Carbono. El término orgánico surge en la antigüedad donde se lo utilizaba para nombrar a los compuestos que se obtenían de animales o vegetales, o sea de **organi**smos vivos. En la actualidad, muchos de estos compuestos se elaboran en el laboratorio, como los plásticos, pero le seguimos llamando orgánicos.

Existen millones de compuestos orgánicos, entre naturales y artificiales, todos tienen carbono en su estructura. Esta gran cantidad de compuestos con carbono se debe a la propiedad que presenta este elemento llamada *concatenación*: propiedad de un elemento de enlazarse consigo mismo formando largas cadenas.

Vimos que hay algunos compuestos que teniendo Carbono en su estructura, no son orgánicos, como el CO2, anión carbonato CO3-2 anión cianuro CN-

A su vez señalamos las ***principales características y propiedades*** de los compuestos orgánicos:

Están formados por C, H, O halógenos y algunos no metales (N, S, P).

Se forman de cadenas estables entre átomos de Carbono y a esta propiedad se le llama *concatenación*.

La mayoría son **insolubles** en agua, aunque vimos excepciones (como azúcar y alcohol) y son solubles en solventes no polares como querosen, disán o de baja polaridad como el alcoholes, acetona y otros. En general, no conducen la corriente eléctrica, ni fundidos ni en solución.

En general presentan puntos de fusión y ebullición bajos, (menores de 300ªC). Se descomponen con facilidad al ser calentados, dejando un residuo carbonoso.

La mayoría son combustibles, es decir reaccionan con el dioxígeno liberando energía en forma de calor. A esa reacción le llamamos **combustión**

A su vez, *ubicamos al Carbono* en la tabla periódica en el grupo IV A y en período 2. Recordamos tiene Z=6 número atómico 6, lo que nos indica que tiene 6 protones en el núcleo y por tanto 6 electrones en su periferia. Realizamos la distribución electrónica de esos e- colocando 2 e- en el primer nivel de energía y 4 e- en el segundo nivel. Estos 4 e- son los e- de valencia.

El átomo de Carbono es **tetravalente**, forma 4 enlaces covalentes. De este modo completa con 8 e- su último nivel d energía (cada enlace le aporta 1 e-).

Se conocen muchos compuestos orgánicos, elegimos estudiar los hidrocarburos, tema de la próxima clase.   
‑­ !  
 "­