



I Completa las siguientes descripciones del tema

1. La química.....estudia a los compuestos que tienen carbono en su estructura.
2. Las cadenas que forman el carbono con simples, dobles o triples enlaces pueden ser:....., y sustituidas.
3. Son cadenas ramificadas, si llevan cadenaso laterales a modo de ramas de la cadena
4. Son cadenas....., si el compuesto contiene alguna otra función característica diferente a la función principal, dicha función debe parte de la cadena principal.
5. La fórmula química es la forma escrita de una
6. Los radicales son sustituyentes o ramificaciones que resultan de quitar un a un alcano.

II Menciona ubicando los siguientes compuestos con sus características y propiedades correspondientes.

Compuestos orgánicos

Compuestos inorgánicos

- 1.
- 2.
- 3.
- 4.
- 5.
- 6.
- 7.

1. Resisten altas temperaturas sin descomponerse.
2. Son pocos estables al calor. Ejemplo: el azúcar se quema con facilidad.
3. En sus moléculas, los átomos se unen casi siempre por enlaces covalentes, compartiendo electrones.
4. En su gran mayoría son insolubles en agua.
5. Predomina el enlace iónico (sales y otros).
6. Su punto de fusión es elevado. Por ejemplo, la sal común se funde a 801°C.
7. Son compuestos que tienen al carbono como elemento principal en su estructura molecular.

III Identifica nombrando el tipo de fórmulas que se describen a continuación:

1.	1. Indica el número total de átomos de cada elemento en la molécula.
2.	2. En ella se representan sólo los enlaces carbono-carbono.
3.	3. Es la fórmula más simple posible. Indica qué elementos forman la molécula y su proporción relativa.
4.	4. También denominado fórmula esquelética. Las líneas están dibujadas en ZIG – ZAG.
5.	5. Se representan todos los enlaces de la molécula.

IV. Representa el nombre de los siguientes compuestos

1. $C_3H_7 =$
2. $C_4H_{10} =$
3. $C_5H_{10} =$
4. $C_6H_{10} =$
5. $C_9H_{19} =$
6. $C_{12}H_{26} =$
7. $C_{21}H_{42} =$
8. $C_{32}H_{62} =$

