

EJERCICIOS COMPUESTOS ORGÁNICOS parte 1

INTRODUCCIÓN

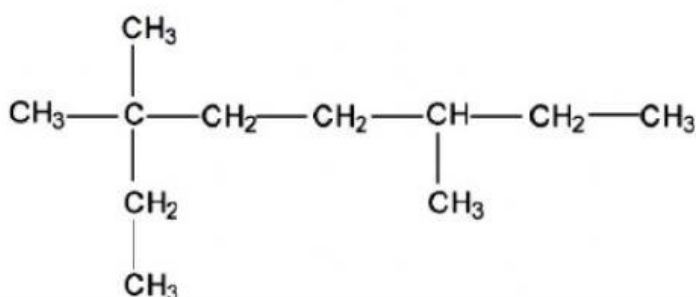
Respecto a los compuestos orgánicos indicar lo incorrecto:

- a) Presentan enlace covalente en general.
- b) Son sustancias polares en su mayoría.
- c) Presentan la propiedad de la isomería.
- d) Los elementos organógenos son C, H, O, N
- e) Existen en mayor proporción que los compuestos inorgánicos.

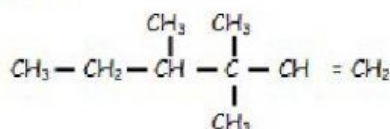
Indique que compuesto no es orgánico:

- a) CH_4
- b) C_5H_{12}
- c) $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$
- d) CO_2
- e) NH_2CONH_2

Identifique cada uno de los átomos de carbono de esta molécula como : Primario , Secundario, terciario y cuaternario.-



En la fórmula siguiente determinar los tipos de carbonos:



- a) P = 3 ; S = 2 ; T = 1 ; C = 1
- b) P = 4 ; S = 2 ; T = 2 ; C = 1
- c) P = 4 ; S = 1 ; T = 2 ; C = 1
- d) P = 3 ; S = 2 ; T = 2 ; C = 1
- e) N.A.

La definición es aquel que está unido a un solo carbono adicional. Si se trata de un hidrocarburo, este carbono estaría unido a 3 átomos de hidrógeno. La definición correspondiente a la de un

- a) carbono terciario
- b) carbono primario
- c) carbono secundario
- d) carbono cuaternario