

a.- Señalar la principal característica de los diferentes tipos de carbono existentes en la naturaleza:

Diamante

Es un sólido transparente formado a baja presión y temperatura muy elevadas.
Es un sólido de color negro, tacto suave y conductor de electricidad.
Es el carbono que no tiene una estructura definida.
Su principal característica es su simetría definida.

Fullereno

Es un sólido transparente formado a baja presión y temperatura muy elevadas.
Es un sólido de color negro, tacto suave y conductor de electricidad.
Es el carbono que no tiene una estructura definida.
Su principal característica es su simetría definida.

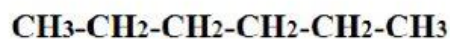
Carbon amorfo

Es un sólido transparente formado a baja presión y temperatura muy elevadas.
Es un sólido de color negro, tacto suave y conductor de electricidad.
Es el carbono que no tiene una estructura definida.
Su principal característica es su simetría definida.

Grafito.

Es un sólido transparente formado a baja presión y temperatura muy elevadas.
Es un sólido de color negro, tacto suave y conductor de electricidad.
Es el carbono que no tiene una estructura definida.
Su principal característica es su simetría definida.

b.- Determinar la posición del carbono en una cadena orgánica.

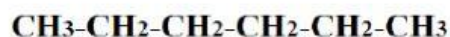


Carbón Primario

Carbón secundario

Carbón terciario

Carbón cuaternario.

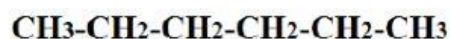


Carbón Primario

Carbón secundario

Carbón terciario

Carbón cuaternario.

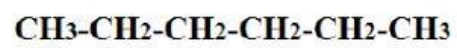


Carbón Primario

Carbón secundario

Carbón terciario

Carbón cuaternario.



Carbón Primario

Carbón secundario

Carbón terciario

Carbón cuaternario.