QUÍMICA ORGÁNICA

Observe el siguiente video

En la naturaleza hay más abundancia de compuestos

orgánicos

inorgánicos

Los compuestos orgánicos están formados en su mayoría por

Todos los elementos de la T.P.

S,O,P,Al

C,H,O,N,P,S

Azúcar

La configuración electrónica del Carbono es:

1S2,2s2,2p2

1s2,2s2,2p6

1s2,2p6,2s2

1s2,2p2,2s2

LIVEWORKSHEETS

¿Son las formas alotrópicas del carbón?

Carbón vegetal y carbón animal

Carbón natural y carbón sintético

Grafito y diamante

negro de humo y CO

¿Es el Padre de la Química orgánica?

Teofrasto Paracelso

Fiedrich Wöhler

Lavoissier

Faraday

Una característica importante del Carbono es:

Formar enlaces con otros carbonos

Estar presente en todos los seres vivos

Formar enlaces con otros elementos

Todas son correctas

Se conoce como la química del carbono, debido a que se trabaja principalmente con este elemento.

Química Analítica

Química General

Química Orgánica

Química inorgánica

¿Cómo se llama la teoría propuesta por Whöler en 1828?

Teoría Vertical

Teoría Verdadera

Teoría Histórica

Teoría Vitalista

LIVEWORKSHEETS

La Química Orgánica estudia:

Los seres vivos

Los seres no vivos

Los compuestos formados en su mayoría por carbono

Ninguna de las anteriores

Los hidrocarburos están formados por:

Solamente carbono

Carbono y oxígeno

Carbono e hidrógeno

Ninguna es correcta

Los compuestos orgánicos tienen:

Bajo punto de fusión y ebullición

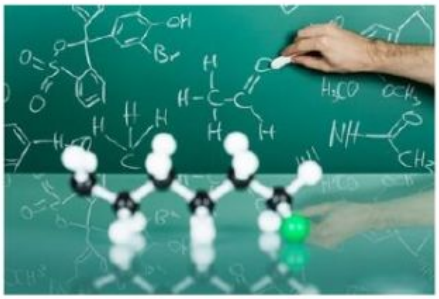
Alto punto de fusión y ebullición

En general los compuestos orgánicos en agua son:

Insolubles

Solubles

La química orgánica también se la conoce como la química del:



Hidrógeno

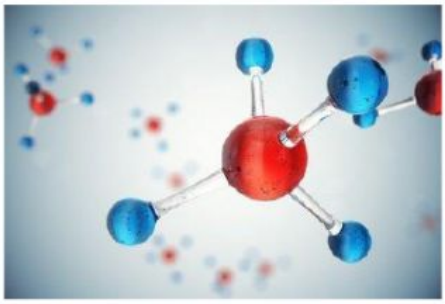
Calcio

Nitrógeno

Carbono

LIVEWORKSHEETS

Peso atómico del átomo de Carbono.



12

24

16

6

Los hidrocarburos poseen olor por:

Ser muy volátiles

Poseer enlaces covalentes fáciles de romper.

Ambas son correctas

Una de las características de los compuestos orgánicos es:

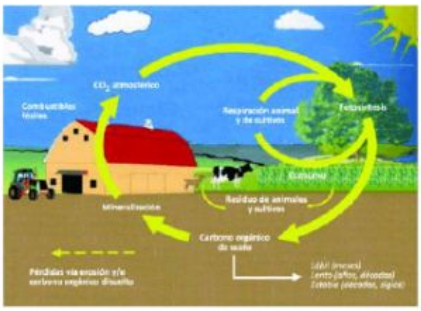
Son solubles en agua

Se unen a través de enlaces covalentes

Tienen puntos de fusión altos

No son inflamables

Es el intercambio del carbono entre los seres vivos y el medio que les rodea.



Ciclo del Carbono

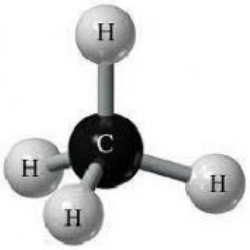
Ciclo del Nitrógeno

Ciclo del Fósforo

Ciclo del agua

LIVEWORKSHEETS

El átomo de Carbono presenta una tendencia a vincularse a través de cuatro enlaces covalentes esto nos indica:



Pentavalencia

Bivalencia

Monovalencia

Tetravalencia

Una característica importante del Carbono es:

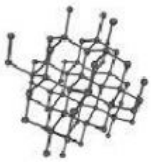
Formar enlaces con otros carbonos

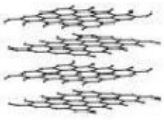
Estar presente en todos los seres vivos

Formar enlaces con otros elementos

Todas son correctas

El carbono se encuentra en la naturaleza:





Dinamita

Gas natural

Grafito

Los hidrocarburos se crean en rocas generadoras por:

Alta presión

Altas temperaturas

Ausencia de oxígeno

Todas son correctas

LIVEWORKSHEETS

El símbolo del carbono es:

Ca

Co

C

CO2

C2

Característica principal del átomo de carbono:

Monovalente

Pentavalente

Tetravalente

Ninguna

LIVEWORKSHEETS