Actividad de lectura

El número atómico del átomo de cabono es 6, nos indica que tiene ___ protones en el núcleo y ___ electrones girando alrededor de éste. Los electrones del átomo de carbono se distribuyen en dos niveles: __ electrones en el primer nivel energético y ____ en el segundo. Esta configuración electrónica hace que los átomos de carbono tengan múltiples posibilidades para unirse a otros átomos de manera que después de combinarse tenga su nivel externo completo

Rellena los espacios vacios del párrafo anterior con la respuesta correcta.

Actividad de lectura

En general, a los electrones que tienen los átomos en su último nivel energético se les llama _____, de esta forma, el átomo de C tiene _____ electrones de valencia. Por otro lado, un modelo que complementa al anterior y nos permite explicar el número de enlaces que pueden tener los átomos de C al formar moléculas, es el llamado _____, en la cual se representan _____ ya que solo ellos participan en los enlaces químicos.

Completa los espacios vacios del párrafo anterior

Actividad de rellenar huecos

Lee la siguiente oración y complétala llenando el espacio vacio

Considerando la composición atómica, el carbono se ubica en el grupo:_____ .

Actividad de rellenar huecos

Lee la siguiente oración y complétala llenando el espacio vacio
El carbono es un elemento de carácter: _____

Actividad de rellenar huecos

Lea la siguiente oración y complétala llenando el espacio vacio

Su valencia es de _____.

Actividad de lectura

En la naturaleza encontramos al _____ y al _____ que son dos formas alotrópicas del carbono, ambos son cristalinos, pero debido a la distribución de sus átomos hace que sus _____ cambien y por lo tanto sus _____.

Completa los espacios vacios del párrafo anterior

Autoevaluacion

Selecciona de los siguientes conjuntos de compuestos, aquellos que sean solamente compuestos inorgánicos del carbono.

a) Metano, pentano, etanol, acido cítrico.

b) Cianuro de potasio, tetracloruro de carbono, disulfuro de carbono, bióxido de carbono

c) Metil propano, carburo de calcio, ácido acético, monóxido de carbono.

Autoevaluacion

¿Cuál de las siguientes representaciones, por medio de la estructura de puntos de Lewis, es la correcta para un átomo de Carbono?

a)

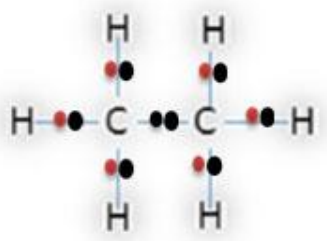
b)

c)

d)

Pregunta Verdadero-Falso

Observa la fórmula desarrollada del compuesto ETANO:



Etano

¿El enlace entre los dos átomos de carbono es iónico?

Verdadero Falso

Observa la estructura de la molécula desarrollada del dióxido de carbono, ¿son cuatro los enlaces covalentes que unen al carbono con los dos átomos de oxígeno?

Dióxido de carbono

Verdadero Falso