



# I. E. RODRIGO CORREA PALACIO

Aprobada por Resolución 16218 de noviembre 27 de 2002  
DANE 105001006483 - NIT 811031045-6

Actividades de apoyo

Código PAC-13-01

Fecha: Mayo 14 de 2024

Versión: 03

Página 1 de 3



## ACTIVIDADES DE APOYO - PRIMER PERIODO

<b>Área:</b> Química	<b>Grado:</b> Undécimo
<b>Docente:</b> Dixon Cárdenas	

### Indicadores de desempeño

1. Relaciono la estructura del carbono con la formación de moléculas orgánicas.
2. Explico la relación entre la estructura de los átomos y los enlaces que realiza.
3. Relaciono grupos funcionales con las propiedades físicas y químicas de las sustancias.
4. Comparo sólidos, líquidos y gases teniendo en cuenta el movimiento de sus moléculas y las fuerzas electrostáticas.
5. Comparo los modelos que explican el comportamiento de gases ideales y reales.

### Actividades para desarrollar

**Escribir las preguntas completas y sus respectivas respuestas en orden en el cuaderno. Recuerda que la sustentación se tendrá en cuenta dentro del proceso evaluativo y que es indispensable entregar este taller desarrollado en su totalidad para poder presentar la fase de sustentación. Además, se tendrá en cuenta la presentación y manejo del cuaderno.**

1. Explica la importancia del carbono en la formación de compuestos orgánicos.
2. Menciona los 5 elementos principales que constituyen los compuestos orgánicos.
3. Menciona 7 diferencias entre compuestos orgánicos e inorgánicos.
4. Dibujar la estructura de los siguientes compuestos:
  - A. 3 – etil - 2 – metilpentano
  - B. 3 – etil – 2, 4, 4 – trimetilpentano
  - C. 5-etil-2,3,6-trimetil-4-propiloctano
  - D. 2,3,5-trimetil-4-propilheptano
  - E. 3-etil-2,4,6-trimetil-5-propilnonano
  - F. 2-etil-1,1-dimetilciclopentano
  - G. 4,5-dimetilhex-2-eno
  - H. 4-etil-3-metilhex-1-eno
  - I. 5,6-dimetilhept-3-ino
  - J. 1,3-dimetilciclohexino
5. Escribir el nombre de las siguientes estructuras





# I. E. RODRIGO CORREA PALACIO

Aprobada por Resolución 16218 de noviembre 27 de 2002  
DANE 105001006483 - NIT 811031045-6



Actividades de apoyo

Código PAC-13-01

Fecha: Mayo 14 de 2024

Versión: 03

Página 3 de 3

Solubilidad en solventes orgánicos						
Estado de agregación						
Coloración						
Densidad						
Punto de ebullición						
Punto de fusión						
Tipo de enlace						
Reactividad						

10. Realiza un mapa conceptual en el que expliques las siguientes propiedades de los gases

- A. Compresibilidad
- B. Difusión
- C. Volumen
- D. Forma

- E. Energía cinética
- F. Fuerzas de cohesión de sus moléculas

11. Mediante un esquema explica la ley de Charles, ley de Boyle, ley de Gay-Lussac y ley combinada de los gases para entender el comportamiento de un gas cuando varía su presión, volumen y/o temperatura. Da un ejemplo de cómo se ve cada ley en la cotidianidad.