



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 2

ACTIVIDADES DE APOYO - PRIMER PERIODO

| | |
|--------------------------------|-------------------------|
| Área: Química | Grado: S1A & S1B |
| Docente: Dixon Cárdenas | |

Indicadores de desempeño

1. Reconoce ampliamente el comportamiento de sistemas gaseosos ideales a partir del estudio de las leyes de Boyle, Charles y Gay Lussac.
2. Compara satisfactoriamente las características de los estados sólido, líquido, gaseoso y plasma, describiendo las atracciones intermoleculares presentes en cada estado de agregación.

Actividades para desarrollar

Escribir las preguntas completas (incluidos los dibujos) 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. ¿Cómo se relaciona la química con la MEDICINA? Proporcione 3 ejemplos detallados.
2. ¿Cómo se relaciona la química con la FARMACIA? Proporcione 3 ejemplos detallados.
3. ¿Cómo se relaciona la química con NUESTRO ORGANISMO? Proporcione 3 ejemplos detallados.
4. ¿Cómo se relaciona la química con la INDUSTRIA DE ALIMENTOS? Proporcione 3 ejemplos detallados.
5. ¿Cómo se relaciona la química con la INDUSTRIA AGRICOLA? Proporcione 2 ejemplos detallados.
6. ¿Cómo se relaciona la química con la INDUSTRIA DE LA CONSTRUCCION? Proporcione 2 ejemplos detallados.
7. ¿Cómo se relaciona la química con EL MEDIO AMBIENTE? Proporcione 3 ejemplos detallados.



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 2 de 2

8. ¿Cómo se relaciona la química con EL AMOR? Describa a detalle la relación
9. Completa V si es verdadero o F si es falsa la aseveración. Justifica las falsas
- A. _____ La temperatura no influye en los cambios de la materia.
 - B. _____ La materia no ocupa un lugar en el espacio, sólo tiene masa.
 - C. _____ Los sólidos tienen forma definida y son prácticamente incomprensibles.
 - D. _____ Los estados de agregación son sólido, líquido y condensación.
 - E. _____ La evaporación es el paso del estado líquido al estado gaseoso.
 - F. _____ Fusión es el paso del estado gaseoso al estado sólido.
 - G. _____ La temperatura provoca la dilatación o contracción de los gases.
 - H. _____ En un gas las fuerzas de atracción de sus moléculas son fuertes.
 - I. _____ Los gases no tienen forma ni volumen fijo
 - J. _____ El aire encerrado en un globo no ocupa todo el espacio interior.
 - K. _____ Los gases no poseen propiedades.
 - L. _____ Los gases los podemos comprimir y expandir.
10. Dibuja un esquema de los cambios de estado de la materia. En el esquema no olvides representar las fuerzas de cohesión y la energía cinético molecular de cada estado de agregación de la materia (sólido, líquido y gas).