



AREA: CIENCIAS NATURALES (QUIMICA) GRUPO: OCTAVO PERIODO: IV  
DOCENTE: OMAIRA XIMENA QUINTERO FUENTES FECHA: \_\_\_\_\_

INDICADOR DE DESEMPEÑO:

- Interpreta los resultados de experimentos en los cuales analiza el comportamiento de un gas ideal al variar su temperatura, volumen, presión y cantidad de gas, explicando cómo influyen estas variables en el comportamiento observado.

ACTIVIDAD: plan de mejoramiento de período

CONTENIDO: realice un trabajo escrito desarrollando las actividades indicadas y preséntelo a la docente en las fechas definidas por la institución, una vez entregado y revisado el trabajo el trabajo debe ser sustentado por el estudiante mediante una evaluación escrita u oral.

1. Elabore un cuadro comparativo con las características de los estados de la materia.
2. ¿Qué ocurre con la separación de las partículas a medida que aumentamos la temperatura?
3. La teoría cinético – molecular explica el comportamiento de la materia. Teniendo en cuenta esta teoría explica la diferencia entre las propiedades de un sólido y un gas.
4. El fenómeno de la difusión es una poderosa verificación de la teoría cinético - molecular. La velocidad de difusión de un gas, ¿aumentará o disminuirá al aumentar la temperatura?
5. ¿De qué modos crees que puede adquirir suficiente energía cinética una molécula para escapar de la superficie del líquido?
6. Observen con atención la imagen y respondan las preguntas
  - a. ¿Cómo afecta la temperatura el volumen de un gas?
  - b. ¿Por qué el volumen de un gas aumenta al aumentar la temperatura?

