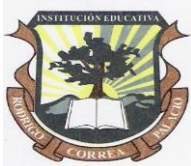

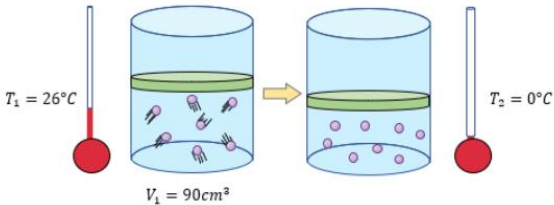


|   |  |   |
|---|--|---|
|  | <b>MUNICIPIO DE MEDELLÍN</b>   |  |
|   | <b>SECRETARIA DE EDUCACION MUNICIPAL</b>   |   |
|   | <b>I.E. RODRIGO CORREA PALACIO</b><br>Aprobada por Resolución 16218 de Noviembre<br>27 de 2002<br><b>DANE 105001006483 - NIT 811031045-6</b> |   |

## RECUPERACIÓN TERCER PERIODO 2023

|   |
|---|
| <b>AREA O ASIGNATURA:</b> QUIMICA   |
| <b>DOCENTE:</b> NATALY BOTERO RIVERA  |
| <b>ESTUDIANTE:</b> _____ <b>GRUPO:</b> 10 <sup>o</sup>  |
| <b>CONTENIDOS TEMÁTICOS A RECUPERAR</b>   |
| <ul style="list-style-type: none"> <li>• Gases Ideales</li> <li>• Masa, presión, volumen y temperatura de los gases.</li> <li>• Ley de gases.</li> <li>• Gases reales.</li> </ul>   |
| <b>INDICADORES DE DESEMPEÑO A RECUPERAR</b>   |
| <p>Reflexiona sobre la importancia de proteger el medio ambiente reconociendo las medidas para prevenir la acidificación de los océanos.</p> <p>Reconoce el comportamiento de los gases ideales y estudia sus propiedades a partir de variaciones del sistema.</p>  |
| <b>ACTIVIDADES PARA DESARROLLAR</b>   |
| <ol style="list-style-type: none"> <li>1. ¿Qué son los gases ideales explicación? ¿Cuáles son las principales características de los gases?</li> <li>2. ¿Cuántos tipos de gases ideales existen?</li> <li>3. ¿Cuáles son las tres leyes de los gases ideales? Explica cada uno</li> <li>4. Disponemos de una muestra de gas que a 200°C presenta una presión de 2,8 atm y un volumen de 15,9 L. ¿Qué volumen ocupará, si a la misma temperatura, la presión baja hasta 1,0 atm?</li> <li>5. Una cierta cantidad de gas ocupa un volumen de 200 mL a la presión de 0,986 atm. ¿Qué presión ocuparía un volumen de 50 mL a la misma temperatura?</li> <li>6. Se tiene un gas a una temperatura de 26°C y con un volumen de 90cm<sup>3</sup> a una presión de 760 mm de Hg, ¿Qué volumen ocupará este gas a una temperatura de 0°C, si la presión permanece constante?</li> </ol> <div style="text-align: center;">  </div> <ol style="list-style-type: none"> <li>7. ¿Cómo se relaciona la temperatura y la presión de un gas?</li> <li>8. ¿Qué es la masa de un gas?</li> </ol> |

### **ESTRATEGIAS DE EVALUACION**

Se evaluará

- Interpretación de la información contenida en el texto.
- Establecimiento de diferencias entre conceptos empleando esquemas comparativos.
- Representación de conceptos a través de gráficos y dibujos.

### **REFERENCIAS BIBLIOGRÁFICAS**

<https://docs.google.com/file/d/0BxluMFH4-OnWMzJLUXJLVjZTVGc/edit?resourcekey=0-KEJl26W41U7tkh5npH1C5Q>