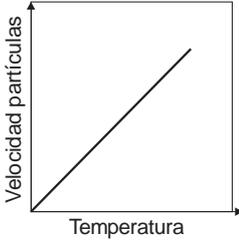
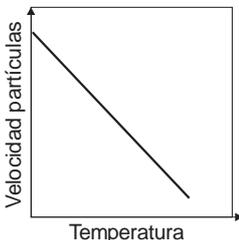
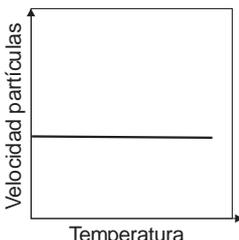
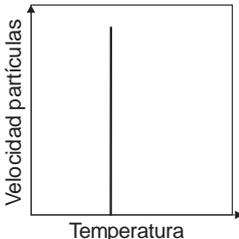


|  |  |
|--|--|
| <p>Pregunta: 136</p>   | <p>Competencia: Uso comprensivo del conocimiento científico<br/>Eje temático: Explicaciones acerca de las propiedades de la materia</p> <p>La teoría cinética molecular comprenden los siguientes supuestos:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Los gases están formados por moléculas discretas, es decir que se encuentran lejanas y ejercen poca atracción entre sí.</li> <li>- Las moléculas de los gases tienen movimiento aleatorio continuo en línea recta con velocidades variables, que chocan entre sí y las paredes del recipiente que lo contenga.</li> <li>- Las energías cinéticas (movimiento) de los gases aumentan al elevarse la temperatura y disminuyen al reducirse ésta.</li> </ul> <p>Al graficar la velocidad promedio de las partículas de gas con respecto a la temperatura se tendría</p> |
| <p>Imagen<br/>(debe ser un archivo en formato JPEG, TIF ó JPG)</p> |  |
| <p>Opción – A:</p>   |    |
| <p>Opción – B:</p>   |   |
| <p>Opción – C:</p>   |   |
| <p>Opción – D:</p>   |   |