

<p>Pregunta: 137</p>	<p>Competencia: Explicación de fenómenos naturales 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"> - Los gases están formados por moléculas discretas, es decir que se encuentran lejanas y ejercen poca atracción entre sí. - 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. - Las energías cinéticas (movimiento) de los gases aumentan al elevarse la temperatura y disminuyen al reducirse ésta. <p>La presión que ejerce una muestra de gas sobre las paredes del recipiente que la contiene, es ocasionada por las moléculas que chocan contra ellos. Si se mantiene constante la temperatura y la cantidad de gas, al reducir a la mitad el volumen de la muestra de gas se duplica la presión porque</p>
<p>Imagen</p> <p>(debe ser un archivo en formato JPEG, TIF ó JPG)</p>	
<p>Opción – A:</p>	<p>En un área determinada de las paredes del recipiente, golpean mayor cantidad de veces las partículas, al tener que recorrer menos espacio.</p>
<p>Opción – B:</p>	<p>Las moléculas se combinan formando otras más grandes que generan choques más fuertes contra las paredes del recipiente.</p>
<p>Opción – C:</p>	<p>Las energías cinéticas de las partículas disminuyen propiciando una mayor acumulación de partículas por área determinada.</p>
<p>Opción – D:</p>	<p>La densidad de las moléculas del gas aumenta propiciando una mayor cantidad de choques de éstas contra las paredes del recipiente.</p>