

<p>Pregunta: 138</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>Teniendo en cuenta la teoría cinética molecular, la afirmación “Las moléculas de un gas son totalmente independientes unas de otras, de modo que la atracción intermolecular es casi inexistente” es</p>
<p>Imagen (debe ser un archivo en formato JPEG, TIF ó JPG)</p>	
<p>Opción – A:</p>	<p>Cierta porque presentan movimientos elásticos dependiendo de la energía cinética.</p>
<p>Opción – B:</p>	<p>Falsa porque se forman nuevas moléculas al reaccionar las primeras.</p>
<p>Opción – C:</p>	<p>Falsa porque se presentan atracciones entre las moléculas al acercarse unas a otras.</p>
<p>Opción – D:</p>	<p>Cierta porque las moléculas no tienen contacto alguno entre sí.</p>