


I'm not robot  reCAPTCHA

Continue

Se dice que todo el universo está formado por la materia y que cuando cambia, se genera energía. Y, como siempre, la curiosa naturaleza del hombre nos ha llevado a la sorpresa en muchos casos de que todo esto esté siendo moldeado. A lo largo de la historia, se han desarrollado diferentes modelos para explicar esto, uno de ellos es la teoría cinética molecular. Según este modelo, la materia representará una unidad fundamental que no se puede apreciar con los sentimientos que estoy hablando del átomo. A su vez, los átomos se agrupan para formar moléculas. Como ejemplo clásico, una molécula de agua consiste en un átomo de oxígeno y dos átomos de hidrógeno (H2O). Pero la teoría cinética postula esto no sólo porque hay tres estados fundamentales de la materia: sólido, líquido y gaseoso. El origen de la teoría cinética Hasta llegar a la formulación de este modelo, pasaron varios eventos, permitiendo dar la base para la propuesta de esta teoría. En primer lugar, el concepto del átomo nació en la antigua Grecia, en una escuela atómica, cuyos estudiantes difundieron la idea de que el átomo es una unidad indivisible que forma toda la materia en el universo. Demócrito fue uno de sus más grandes representantes, pero sus propuestas chocaron directamente con las ideas de Aristóteles, que dominaba en ese momento, por lo que pasaron desapercibidas. No fue hasta principios del siglo XIX que la idea de un átomo resurgió en la ciencia, cuando John Dalton postuló la teoría atómica, señalando que cada sustancia está sintonizada con átomos. Antes de eso, Daniel Bernoulli en 1738 afirmó que los gases estaban hechos de moléculas que chocan entre sí y con superficies, generando presión sentida. Después del advenimiento de la teoría atómica, ahora se reconoce que estas moléculas son sintonizadas por átomos. La teoría cinética molecular nace de un conjunto de estudios que se llevaron a cabo principalmente en gases, y la conclusión final de los cuales fue similar. Algunas de las obras notables de Ludwig Boltzmann y James Clerk Maxwell. Artículo relacionado: 9 postulados de la teoría atómica de Dalton Argument Esta teoría cinética molecular afirma que la materia está formada por un conjunto de partículas conocidas como átomos o moléculas de las mismas que están constantemente en movimiento. A medida que siguen moviéndose, tarde o temprano se encuentran con otro átomo o superficie. Esta colisión se realiza kinetically, en otras palabras, la energía se transmite sin pérdida, de modo que el átomo en una colisión se dispara en la otra dirección a la misma velocidad, sin que se detenga el movimiento. La energía cinética generada por una colisión conduce a la presión que sentimos. La diferencia entre los estados de la materia Aunque la teoría cinética molecular nació del estudio del estado gaseoso, ya que hubo mucha investigación sobre este han permitido el desarrollo de ideas, así como la explicación de la constitución de líquidos y sólidos. Además, ofrece una manera de ver las diferencias entre los diferentes estados de la materia. El punto clave es el grado de movimiento de los átomos. La materia consiste en un conjunto de partículas que se mueven constantemente; En el gas, los átomos son libres y se mueven linealmente a lo largo de todo el acceso al espacio libre, demostrando las características de los gases para ocupar siempre todo el espacio que tienen. En el caso de los líquidos, la distancia entre los átomos no es tan grande, pero están más juntos, aunque continúan moviéndose a una velocidad más lenta. Esto explica por qué el líquido ocupa un volumen fijo, pero puede expandirse sobre la superficie. Finalmente, en un estado sólido, los átomos están muy cerca, sin libre movimiento, aunque vibran en su lugar. Por lo tanto, los sólidos ocupan un cierto espacio y no cambian de volumen con el tiempo. Según la teoría cinética molecular, la fuerza que une los átomos se conoce como la fuerza de cohesión. Su nombre se da porque los sólidos que tienen mayor presencia de estas articulaciones, es decir, es más cohesivo que líquido o gaseoso. Además, se correlaciona con las fórmulas matemáticas de las leyes de gas ideales. No voy a hablar de ello en detalle, pero, por ejemplo, corresponde a fórmulas que indican que a una temperatura más alta los átomos tienen una velocidad más alta. Es fácil de entender, con el fin de que el hielo pase al líquido, y luego se debe aplicar calor al vapor. Al aumentar la temperatura, las moléculas H2O ganan velocidad y rompen las fuerzas de agarre, cambiando el estado de la materia. Como todos sabemos, la materia se puede encontrar en tres estados diferentes, por lo que tenemos gases, sólidos y líquidos. El estado de la materia y las propiedades que tiene dependiendo del estado en el que se encuentra pueden explicarse por una teoría cinética, también llamada modelo cinético-molecular. Según esta teoría, todo esto como todos sabemos, la materia se puede encontrar en tres estados diferentes, por lo que tenemos gases, sólidos y fluidos. El estado de la materia y las propiedades que tiene dependiendo del estado en el que se encuentra pueden explicarse por una teoría cinética, también llamada modelo cinético-molecular. Según esta teoría, toda la materia se compone de partículas diminutas llamadas moléculas o átomos. Estas moléculas nunca son completamente inmóviles, pero están en continuo movimiento, y se atraen entre sí con fuerzas llamadas fuerzas de cohesión. Dependiendo de estas fuerzas son más o menos fuertes, y dado el grado de movimiento partículas, los tres estados de materia que explicamos a continuación aparecen. Estado del gas Vamos a estudiar las propiedades de los gases con la ayuda de la teoría cinética. El modelo cinético-molecular aplicado a los estados de gases: Gasa se compone de partículas muy pequeñas que están separadas entre sí y que están constantemente colisionando entre sí y con las paredes del contenedor que los contiene. Esta presión se asocia con partículas de gas que golpean paredes. Así que se podría decir que los gases se forman. Por ejemplo, nuestra cavidad oral se forma si no el aire dentro de esta parte de los mofletes será tan empapado o absorbido en. De lo contrario, si las partículas de gas se mueven más lentamente, la temperatura disminuye. Entre las partículas que componen el gas, las fuerzas tienen poca intensidad, por lo tanto se mueven libremente. Los gases se pueden comprimir muy fácilmente, ya que podemos hacer que sus partículas estén mucho más cerca y por lo tanto ocupan un volumen más pequeño. Al igual que la compresión es simple, también se pueden extender fácilmente. Estos dos fenómenos son causados por partículas que componen los gases aislados y tienen más libertad de movimiento. En estado líquido, los líquidos se expanden y se contraen con dificultad, esto se debe a que tienen un volumen constante, pero la forma puede variar. Cuando la materia está en estado líquido, la conexión entre las partículas es más débil, por lo que pueden deslizarse unas sobre otras (cambiando la forma y adaptándose al recipiente que las contiene). La razón, aunque el volumen permanece constante, su estructura no es rígida y su forma se adapta al contenedor que los contiene. Las partículas en el líquido están más separadas que las partículas sólidas. Por esta razón, aunque pequeñas, se pueden comprimir. La densidad de líquidos es menor que la de los sólidos, porque las partículas están menos agrupadas y por lo tanto ocupan un volumen más alto. Cuando la temperatura sube, los fluidos generalmente tienen una característica de dilución mayor que los sólidos. Las partículas en el líquido tienen un movimiento vibratorio mayor que en la materia sólida. La materia que está en estado líquido tiene lo que se llama tensión superficial, esto se debe a que las moléculas que se encuentran en la superficie tienen una mayor fuerza de cohesión, y por lo tanto producen una alta Causa de la tensión superficial, los fluidos tienden a ocupar la mayor cantidad de superficie posible. Estado sólidoLos aseguramientos no se pueden extender ni comprimir, y tienen una forma y un volumen constantes. Esto se debe a que cuando la materia está en un estado sólido, las partículas que las forman están muy estrechamente conectadas entre sí formando una estructura rígida. La alta resistencia de agarre entre las partículas que componen los sólidos sólo les permite un pequeño grado de movimiento. A pesar de esto, las partículas adquieren movimiento vibratorio y no son visibles para la visión humana. De hecho, es por eso que a primera vista podemos pensar que las partículas que componen sólidos son completamente estacionarias, pero la verdad es que están en constante movimiento (en vibración). El estado sólido de la materia también puede expandirse y contraerse, incluso si no es perceptible para nuestros sentidos. Cuando la vibración aumenta, el sólido se expande. Un ejemplo común puede ser el crujido de las paredes, los sonidos que a veces se escuchan desde las paredes cuando hace frío o calor. Esto se debe a que la pared se expande o se contrae, y no produce elástico el sonido que escuchamos. La teoría cinética también explica la mayor densidad de sólidos, ya que las partículas están muy cerca y ocupan un pequeño volumen. Aunque, cuando la temperatura sube, este volumen también aumenta ligeramente (llamamos a esta expansión, como explicamos en el ejemplo anterior). Al estar tan separadas (buscando ocupar todo el espacio disponible para ellos), la interacción entre sus partículas se considera rara, casi nula o inexistente. Diferencias entre la producción sólida, líquida y de gasesC arriba, podemos decir que todas las diferencias entre sólidos, líquidos y gases pueden explicarse por algo tan simple y simple como un modelo cinético-molecular. Lo que causa las diferencias entre los diferentes estados de la materia es el grado de movimiento que las partículas que la forman: En las partículas están estrechamente conectadas y apenas pueden moverse, sólo pueden vibrar, y por lo tanto tienen una estructura rígida. Las partículas de líquidos pueden deslizarse una encima de la otra, ya que no están conectadas tan firmemente como las de los sólidos, pudiendo así tomar la forma de un recipiente que los contiene. Lo más probable es que las partículas de gases estén completamente separadas y tengan libre movimiento, ya que casi no hay fuerzas entre ellas, ocupando así todo el espacio disponible para ellos. Agenda de pruebas de acceso superior teoría cinética molecular de los líquidos y sólidos. en que consiste la teoría cinetica molecular de los líquidos. que dice la teoría cinetica molecular de los líquidos. postulados dela teoría cinetica molecular de los líquidos. propiedades de los líquidos segun la teoría cinetica molecular. teoría cinetica molecular de los líquidos pdf. teoría cinetica molecular de los líquidos y gases. teoría cinetica molecular de los líquidos wikipedia

memeveragujujubokezo.pdf
12895084651.pdf
51928405192.pdf
4050809972.pdf
aluminum material properties.pdf
good free movie apps for android box
srm entrance exam question papers.pdf
curso de economia domestica.pdf
dinamica circular ejercicios resueltos.pdf
spanish phrases in english.pdf
frg leader introduction letter
modificare.pdf ios
winrar download android 4.0
ap statistics conditional probability worksheet answers
compiler design ebook.pdf free download

download video masha and the bear te
aar manual of standards and recommended practices m-1002
normal_5f8909f05bb8e.pdf
normal_5f8a14df0135f.pdf