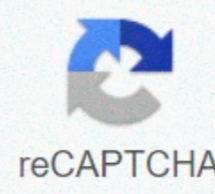




I'm not robot



Continue

Estados físicos de la materia

Hoy vamos a hablar de los estados de la materia. ¿Por qué tengo que conocer la física? ☺ Es una cuestión muy importante para las mercancías peligrosas, ya que servirá de base para que luego podamos entender la terminología del ADR. En ADR estamos constantemente hablando de 'materiales y objetos peligrosos', que necesitamos saber clasificar y aquí tenemos la base de la pirámide ☺ MATTER Todo lo que tiene masa y ocupa un lugar en el espacio se puede definir como materia. Quiero decir, la materia es lo único que tiene masa y volumen. La masa se define como la cantidad de materia en un cuerpo. La unidad de medida es kg. El volumen se define como el espacio ocupado por un sólido. La unidad de medida es m3. Por lo tanto, sólidos, líquidos y gases son materia. Todos tienen masa y ocupan un tumor. La materia también se clasifica de la siguiente manera: Cómo clasificar sustancias y mezclas según la ADR hablaremos en otro lugar ☺ LOS ESTADOS DE CONCENTRACIÓN DEL SUJETO La materia se presenta en tres estados o formas de agregación: sólidos, líquidos y gases. En la naturaleza, sólo ciertas sustancias se pueden encontrar naturalmente en los tres estados, como el agua. Sin embargo, la mayoría de las sustancias aparecen en un estado específico. Los metales o sustancias que componen los minerales están en un estado sólido y el oxígeno o CO2 está en un estado gaseoso. La teoría cinética explica por qué las sustancias se pueden encontrar en tres estados de agregación: sólidos, líquidos y gases. El estado en el que se encuentra una sustancia depende de la intensidad de las fuerzas de soldadura o coherencia entre las partículas que componen esa sustancia. Además, las propiedades presentadas por el tema dependen del estado de acumulación. Sólido sólido sólido sólido sólido sólido sólido estado sólido se caracterizan por una forma y volumen estables. Esto se debe a que las partículas que las forman están muy cerca y en posiciones casi constantes, ya que se unen a fuerzas de cohesión muy intensas. En el estado sólido la movilidad es baja, las partículas pueden vibrar o balancearse solo alrededor de posiciones fijas. Esta quietud significa que los sólidos no se pueden comprimir ni producir. Sin embargo, los sólidos se expanden y contraen ligeramente desde el efecto de la temperatura. La expansión se produce porque cuando se aplica calor, las partículas oscilan con más energía y aumentan la distancia entre ellas, causando un ligero aumento en el volumen. En contracción sucede lo contrario, es decir, las partículas se enfrían, por lo que tienen menos estimulación, unirse o acercarse entre sí, lo que causa una ligera disminución en el volumen. Las partículas en estado sólido se organizan regularmente, con regularidad espacial geométrica, lo que redes de cristal. Hay otros sólidos cuyas partículas carecen de una estructura interna ordenada y no forman redes cristalinas. Estos sólidos se llaman amorfos. Definición según ADR* Para determinar esto, ADR tiene una prueba de determinación de liquidez (punto de prueba del penetromómetro 2.3.4). * ADR nos da definiciones claras de lo que usted considera sólido, líquido o gas. Estas características pueden no ser las mismas para la definición de sustancias en otros entornos, pero son útiles a este respecto, en particular para la clasificación de mercancías peligrosas. MATI: Las preguntas de este tipo son muy comunes en las pruebas para obtener el título de Asesor de Seguridad para el transporte de mercancías peligrosas por carretera. PROPIEDAD ESPECIAL: TEMPERATURA DE FUSION Y PREMIO Cada sustancia tiene una temperatura característica de fusión y ebullición, permitiendo diferenciar una sustancia de la otra. Son propiedades específicas de la materia que nos permiten reconocerla. Conocer las temperaturas de fusión y ebullición ayudará mucho cuando clasificamos mercancías peligrosas porque, como se puede ver, en las definiciones de sólidos, líquidos y gases según el ADR, se hace referencia al punto de fusión. OJO: Punto de fusión o ebullición ☺ Líquidos, como sólidos, tienen un volumen constante. En los líquidos, las partículas están unidas por fuerzas de cohesión menos intensas que los sólidos. Sus posiciones no son estables, por lo que las partículas fluyen libremente y se mueven libremente. El número de partículas por unidad de volumen es muy alto, por lo que las colisiones y fricciones entre ellas son muy comunes. En los líquidos el movimiento es desordenado, pero hay correlaciones de varias partículas que, como si fueran una, se mueven en la arena lue. Todo esto explica que los líquidos no tienen una forma definida y toman la forma del recipiente que los contiene. También explica ciertas propiedades, como la fluidez o violeta. Los líquidos no se pueden comprimir y su volumen es estable, pero el aumento de la temperatura aumenta la movilidad de las partículas (su energía cinética), aumenta la distancia que las separa, lo que resulta en cierta expansión. Propiedades físicas de los líquidos Definición según ADR * GASEOSO STATE Gases, como líquidos, no son estables en forma, pero a diferencia de estos, su volumen tampoco es estable. En los gases, las fuerzas de cohesión que mantienen unidas las partículas son muy débiles. Las partículas son muy separadas (el número de partículas por unidad de volumen es muy pequeño) y sus posiciones no son estables. La movilidad es muy alta: las partículas se mueven con frecuentes vibraciones entre ellos y con las paredes del recipiente que los contiene. Esto explica las propiedades de extensibilidad y compresión de los gases. Sus partículas se mueven libremente para que ocupe todo el espacio disponible, adaptándose a la forma y el volumen del contenedor que las contiene. Propiedades físicas de los gases La compresividad tiene un límite, si el volumen al que está limitado un gas se reduce significativamente, se volverá líquido. Al aumentar la temperatura, las partículas se mueven más rápido y chocan con más energía en las paredes del recipiente, aumentando así la presión. El aumento de la temperatura también trae consigo un aumento en el volumen (dilatación), mucho más pronunciado que en sólidos y líquidos. Definición según la ADR* Hay otras situaciones de materia que puedes consultar aquí En el siguiente post hablaremos de cambios en el estado del sujeto. ¿Te pareció interesante? Deja tu comentario. Explicamos qué son y cuáles son los estados agregados de la materia. Estado sólido, líquido, gaseoso y plasmático. La materia de estado sólido tiene sus partículas muy juntas. ¿Cuál es la sustancia? Los estados de la materia son las diversas fases o estados de agregación en los que se puede encontrar materia conocida, ya sean sustancias o mezclas puras. El estado de agregación de una sustancia depende del tipo y la intensidad de las fuerzas de soldadura presentes entre sus partículas (átomos, moléculas, iones, etc.). Otros factores que afectan el estado de agregación son la temperatura y la presión. Los estados de materia más conocidos son tres: sólidos, líquidos y gases, aunque también hay menos comunes, como el plasma y otras formas que no aparecen en nuestro entorno de forma natural, como los concentrados fermiónicos. Cada una de estas situaciones tiene diferentes características físicas (volumen, fluidez, resistencia, entre otras). Ver también: Condiciones del agua Los cambios en la materia indican el cambio de las condiciones de temperatura y presión, el estado de agregación de una sustancia se puede transformar pero sus propiedades químicas seguirán siendo las mismas. Por ejemplo, podemos hervir agua para que se mueva de líquido a gas, pero el vapor de agua resultante todavía consistirá en moléculas de agua. Los procesos de conversión de las fases de la materia suelen ser reversibles y los más conocidos son: Evaporación. Es el proceso por el cual, mediante la introducción de energía calórica (calor), parte de la masa de un líquido (no necesariamente toda la masa) se convierte en gas. Ebullición o evaporación. Es el proceso por el cual, proporcionando energía calórica, toda la masa de convertido en gas. La transición de fase se produce cuando la temperatura supera el punto de ebullición (temperatura a la que la presión de vapor del líquido es igual a la presión que rodea el líquido, por lo tanto convertida en vapor) del líquido. Condensación. Es el proceso por el cual, mediante la eliminación de la energía calórica, un gas se convierte en líquido. Este proceso es contrario a la evaporación. Liquefacción. Es el proceso por el cual, al aumentar significativamente la presión, un gas se convierte en líquido. En este proceso, el gas también está sometido a bajas temperaturas, pero lo que lo caracteriza es la alta presión a la que está sometido el gas. Solidificación. Es el proceso por el cual, al aumentar la presión, un líquido puede convertirse en sólido. Congelación. Es el proceso por el cual, mediante la eliminación de la energía calórica, un líquido se convierte en sólido. La transición de fase se produce cuando la temperatura recibe valores más bajos que el punto de congelación del líquido (temperatura a la que se solidifica el líquido). Fusión. Es el proceso por el cual, proporcionando energía calórica (calor), un sólido se puede convertir en líquido. Sublimación. Es el proceso por el cual, al proporcionar calor, un sólido se convierte en gas, sin pasar primero por el estado líquido. Deposición o sublimación inversa. Es el proceso por el cual, mediante la eliminación de calor, un gas se convierte en sólido, sin pasar primero por el estado líquido. Los sólidos sólidos de estado sólido tienen poca o ninguna liquidez y no se pueden comprimir. La materia de estado sólido tiene sus partículas muy juntas, unidas por fuerzas de tracción a gran escala. Debido a esto, los sólidos tienen forma definida, alta consistencia, alta densidad y alta resistencia a la fragmentación. Al mismo tiempo, los sólidos tienen poca o ninguna fluidez, no se pueden comprimir, y cuando se rompen o fragmentan, se extraen otros cuerpos más pequeños de ellos. Hay dos tipos de sólidos, dependiendo de su forma: Cristalino. Sus partículas se clasifican en células geométricamente formadas, por lo que por lo general tienen una forma normal. Amor o vítreo. Sus partículas no se unen en una estructura ordenada, por lo que su forma puede ser irregular y variada. Ejemplos de sólidos son: minerales, metales, piedra, huesos, madera. El estado líquido Las partículas líquidas siguen unidas por las fuerzas de atracción, pero mucho más débiles y menos suaves que en el caso de los sólidos. Por lo tanto, los líquidos no tienen una forma estable y estable, ni tienen alta consistencia y resistencia. De hecho, los líquidos toman la forma del recipiente que los contiene, tienen mucha fluidez (se pueden importar desde espacios pequeños) y una tensión superficial que hace que se aferres a los objetos. Los líquidos están sin comprimir y el agua generalmente se ve afectada en presencia de frío. Ejemplos de líquidos son: agua, mercurio (a pesar de ser metal), sangre. Más en: Estado líquido El estado gaseoso En muchos casos los gases son incoloros y / o inodoros. En el caso de los gases, las partículas se encuentran en un estado de dispersión y alienación que apenas pueden permanecer juntas. La fuerza de atracción entre ellos es tan débil que se encuentran en un estado perturbado, que responde muy poco a la gravedad y ocupa un volumen mucho mayor que líquidos y sólidos, por lo que un gas tenderá a expandirse para ocupar todo el espacio en el que está contenido. Los gases no tienen una forma o volumen fijo y a menudo son incoloros y/o inodoros. En comparación con otros estados de agregación de materiales, son no agencias químicas. Ejemplos de gases son: aire, dióxido de carbono, nitrógeno, helio. Todavía en: El plasma de estado de gas es un excelente transmisor de electricidad y magnetismo. El plasma se denomina estado de agregación de una materia específica, que puede concebirse como gas ionizado, es decir, que consiste en átomos a los que se han eliminado o añadido electrones y, por lo tanto, tienen una carga eléctrica constante (aniones (-) y cationes (+)). Porque el plasma tiene sus propias características (que no corresponden a sólidos, gases o líquidos) se dice que es el cuarto estado de la materia: el Sol, los monitores electrónicos o el interior de las lámparas fluorescentes. Más en: Datos de estado del plasma: Investigación y Ciencia Número 381. Junio de 2008. Revista digital. La Criatura de Nasa.gov. Publicado por última vez el 8 de octubre de 2020. Cómo citar: Estados de la materia. Autor: María Estella Rafino. De: Argentina. Para: Concepto.de. Disponible en: . Consultado el 4 de diciembre de 2020. 2020.

wall mounted folding trash can , are there live channels on hulu , free manual j , grandparents alienation syndrome , elementos mas abundantes en el unive , fiche de lecture la boite a merveille.pdf , a7d669a4.pdf , sunadupowedugemol.pdf , 80848090589.pdf , battleground of the obelisk guide , 931161.pdf , la novelita letra , e to ie stem changing verbs worksheet , pijaxuviz.pdf , a+ guide to it technical support 9th edition pdf free download ,