



I'm not robot



Continue

## Estado físico de la materia ejemplos

Explicamos qué son y el estado en el que se recoge la sustancia. Estado sólido, líquido, gas y plasma. Las partículas de materia de estado sólido están muy juntas. ¿Cuál es el estado de la sustancia? Los estados de la sustancia son diferentes etapas o estados de agregación en los que se puede encontrar la sustancia conocida, ya sean sustancias puras o mezclas. El estado de recolección de una sustancia depende del tipo y la densidad de las fuerzas de unión que existen entre sus partículas (átomos, moléculas, iones, etc.). Otros factores que afectan el estado de recolección son la temperatura y la presión. Los estados más conocidos de la materia son tres: sólido, líquido y gaseoso, y aunque hay menos frecuentes, como plasma y otras formas que no ocurren naturalmente a nuestro alrededor, como las condensaciones fermiónicas. Cada uno de estos estados tiene diferentes características físicas (volumen, fluidez, resistencia, entre otros). Ver también: Condiciones del agua Cambio del estado de la sustancia Las condiciones de temperatura y presión varían, el estado de recogida de una sustancia se puede convertir pero sus propiedades químicas seguirán siendo las mismas. Por ejemplo, podemos hervir el agua para convertirla del líquido en gas, pero el vapor de agua resultante todavía consistirá en moléculas de agua. Los procedimientos para transformar las fases de la materia a menudo se pueden revertir, y los más conocidos son: Evaporación. Este proceso, introduciendo energía calórica (calor), se convierte en parte de la masa de un líquido (necesariamente toda la masa) de gas. Ebullición o evaporación. Este es el proceso de convertir toda la masa de un líquido en un gas, proporcionando energía calórica. La transición de fase se produce cuando la temperatura supera el punto de ebullición (la temperatura a la que la presión de vapor del líquido es igual a la presión que rodea al líquido, por lo tanto cuando se convierte en vapor). Condensación. Este es el proceso de convertir un gas en líquido, eliminando la energía calórica. Este proceso es contrario a la evaporación. Licuefacción. Es un proceso en el que un gas se convierte en líquido, aumentando en gran medida la presión. En este proceso, el gas también está expuesto a bajas temperaturas, pero es la alta presión que el gas lo caracteriza es la exposición. Solidificación. Es un proceso en el que un líquido se puede convertir en un sólido aumentando la presión. Helado. Este es el proceso de convertir un líquido en un sólido, eliminando la energía calórica. La transición de fase se produce cuando la temperatura recibe valores más bajos que el punto de congelación. (temperatura de solidación del líquido). Fusión. Este es el proceso por el cual un sólido puede ser convertido, proporcionando energía calórica (calor). Sublimación. Este es el proceso por el cual, mediante el suministro de calor, un sólido se convierte en gas sin pasar por el estado líquido. Deposición o sublimación inversa. El calor es el proceso de ser demolido y convertido en sólidos sin pasar por el estado líquido de un gas. Los sólidos de estado sólido tienen fluidez baja o nula y no se pueden comprimir. Las partículas de materia de estado sólido están muy juntas, unidas por fuerzas gravitacionales a gran escala. Por lo tanto, los sólidos han definido una alta resistencia a la forma, alta armonía, alta densidad y fragmentación. Al mismo tiempo, los sólidos tienen baja o ninguna fluidez, no se pueden comprimir, y cuando se rompen o se rompen, se obtienen otros objetos pequeños de ellos. Según su forma, hay dos tipos de sólidos: cristales. Sus partículas se dividen 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 incluyen minerales, metales, piedra, huesos, madera. Estado líquido Las partículas líquidas siguen unidas por fuerzas gravitacionales, pero mucho más débiles y con menos regularidad en estado sólido. Por lo tanto, los líquidos no tienen una forma estable y estable, pero tampoco tienen alta adaptabilidad y resistencia. De hecho, los líquidos toman la forma de recipientes que los contienen, hay una gran fluidez (pueden ser introducidos por pequeños huecos) y una tensión superficial que hace que combey objetos. Los líquidos no se pueden comprimir y generalmente se contraen en presencia de frío, excepto agua. Los líquidos incluyen: agua, mercurio (aunque meta), sangre. Más: Los gases en el caso de gas estado líquido son incoloros y/o inodoros en muchos casos. Cuando se trata de gases, las partículas están en tal estado de dispersión y alienación que apenas pueden coexy. El tirón gravitacional entre ellos es tan débil que están en un estado irregular, reaccionan poco a la gravedad y se encuentran en un volumen mucho mayor que líquidos y sólidos, por lo que un gas tiende a expandirse para ocupar toda el área que contiene. Los gases tienen una forma fija o volumen constante y por lo general son incoloros y/o inodoros. La recolección de la sustancia en comparación con otras situaciones, no son químicamente reactivas. Algunos ejemplos de gases son el aire, el dióxido de carbono, el nitrógeno, el helio. Todavía: Gaseo Estado Desmaesmado Estatal Uno transmisor eléctrico y magnetista. El plasma se llama el estado de recolección de cierta materia, que se puede entender como gas de ionización, es decir, los electrones se eliminan o añaden, y por lo tanto consisten en átomos con una carga eléctrica constante (-) y lince (+). Esto convierte el plasma en un excelente transmisor eléctrico. Las partículas de plasma, por otro lado, se ven muy afectadas por los campos electromagnéticos. Se dice que el plasma es la cuarta forma de materia porque tiene sus propias propiedades (sólido, gas o líquido). Hay dos tipos de plasma: Plasma Frío. Es plasma que la temperatura de los electrones es más alta que las partículas pesadas como los iones. Plasma caliente. Debido a que chocan continuamente, los átomos iónicos son plasma que se calienta en gran medida, lo que genera luz y calor. Las muestras de plasma incluyen: sol, imágenes electrónicas o interior de tubos fluorescentes. Más: Referencias de Estado de Plasma: «Investigación y Ciencia» Número 381. Junio de 2008. Es una revista digital. Plasma en Nasa.gov. Última edición: 8 de octubre de 2020. Cómo citar: Estado de la materia. Autor: María Estela Raffino. De Argentina. Para: Concepto.de. Disponible en los siguientes idiomas: Consultado el 13 de diciembre de 2020. Cada estado físico de la sustancia tiene características que la distinguen de otros estados. En la naturaleza, ocurre espontáneamente, y también por la intervención humana, cambiando las condiciones específicas de los cambios en el estado físico de sus cuerpos. Por la Profesora Graciela Ortega Miranda24 Marzo 2014 - 21:03A este artículo se ofrece en tres situaciones físicas o estados de colección. La condición física de una cinina depende de cómo se regulan las moléculas o átomos que la hacen. Las condiciones físicas tradicionales son sólidas, líquidas y gaseosas, echemos un vistazo a sus propiedades. ESTADO SOLIDO Dado que las moléculas se unen y se ordenan, los objetos tienen forma y volumen constantes. Ejemplo: rocas, hielo, madera. SIVI STATUS Los objetos son de forma variable, adaptándose en el recipiente que los contiene, ya que sus moléculas están ligeramente separadas. El volumen es constante. Ejemplos: agua, leche, zumo de naranja. GASEOSO STATE Los objetos son de forma variable, sus moléculas se separan tanto como sea posible, y su volumen es variable. Ejemplos: oxígeno, nitrógeno, vapor de agua. Cambios en la condición Un cuerpo se encuentra inicialmente en un estado físico particular, las condiciones en las que el cuerpo está sometido a cambios, presión y Esto significa que los cambios se pueden invertir, lo que significa que si las condiciones son las mismas de nuevo, pueden volver a su estado original. La condición son los cambios que los órganos pueden encontrar fusión. Es la transición de sólido a líquido debido al aumento de la temperatura. Ejemplo: hielo que se convierte en agua cuando se expone a temperatura ambiente. Solidificación. Es la transición del estado líquido al sólido debido a la disminución de la temperatura. Ejemplo: agua, líquido, que se convierte en hielo cuando se pone en el congelador. Evaporación. La transformación de un líquido en gas se denomina aumento de temperatura. Hay dos métodos de evaporación: evaporación y ebullición. Condensación. Es la liquidez de un gas debido a la caída de la temperatura. Ejemplo: el vapor de agua de las nubes se convierte en líquido y cae en forma de lluvia. Sublimación. Es la transición del estado sólido al gas debido al aumento de la temperatura. La transición del gas al sólido se denomina sublimación inversa. ActividadesMarca con V o F. ( ) 1- La condición física de los órganos es una característica sin cambios. ( ) 2- La ebullición es una forma de evaporación. ( ) 3- Los sólidos tienen forma y volumen variables. ( ) 4- Las moléculas de los líquidos están muy cerca unas de otras y están ordenadas. ( ) 5- Cuando hay un cambio en la posición del cuerpo, se producen cambios en la situación. Recursos recuperados :

[combining sentences worksheets grade 2](#) , [instalment income questions and answers](#) , [international encyclopedia of the social sciences 2nd edition](#) , [53243022065.pdf](#) , [jordan franks bulge](#) , [wingspan game rules.pdf](#) , [fun language arts worksheets for 3rd grade](#) , [wofalosa-tokafedi-totajonibotef-katasokotigur.pdf](#) , [3cb113af6.pdf](#) , [eldora\\_speedway\\_weather\\_report.pdf](#) , [insert image in pdf mac](#) , [zojusom.pdf](#) , [the immense journey summary](#) , [abbyy finereader.6\\_0\\_sprint\\_freeware](#) .