

**Termodinámica**

**Carlos Alberto sañudo ruiz**

**jose maria leyva Valenzuela**

**id:48136**

**Ciudad obregón sonora 8 de octubre del 2010**

**¿DE QUE ESTAN FORMADAS LAS SUSTANCIAS PURAS?**

**Las sustancias puras** son aquellas que están formadas por partículas iguales.

MENCIONA PROPÍEDADES DE SUSTANCIAS PURAS:

|  |  |
| --- | --- |
| * El color | * El sabor |
| * [La densidad](http://www.educared.net/aprende/anavegar5/podium/images/B/1563/def_densidad.htm) | * [La temperatura de fusión](http://www.educared.net/aprende/anavegar5/podium/images/B/1563/def_temp_fusion.htm) |
| * El olor | * [La temperatura de ebullición](http://www.educared.net/aprende/anavegar5/podium/images/B/1563/def_temp_ebullicion.htm) |

**¿Cómo SE PUEDE DISTINGUIR UNA SUSTANCIA PURA DE UNA COMPUESTA?**

LA COMPUESTA TIENE MAS ELEMENTOS POR LO TANTO DIFERENTES PROPIEDADES FISICAS Y QUIMICAS.

**¿Qué ES UNA SUSTANCIA PURA?**

Las sustancias puras están formadas por partículas (átomos o moléculas) iguales, tienen una composición fija, no pueden separase por medios físicos.

**¿QUE ES EL PUNTO TRIPLE?:** El **punto triple** es aquel en el cual coexisten en equilibrio el estado [sólido](http://es.wikipedia.org/wiki/S%C3%B3lido), el estado [líquido](http://es.wikipedia.org/wiki/L%C3%ADquido) y el estado [gaseoso](http://es.wikipedia.org/wiki/Gas) de una [sustancia](http://es.wikipedia.org/wiki/Sustancia). Se define con una [temperatura](http://es.wikipedia.org/wiki/Temperatura) y una [presión de vapor](http://es.wikipedia.org/wiki/Presi%C3%B3n_de_vapor).

**¿Qué ES EL PUNTO CRITICO?**

**punto crítico** es un lugar donde una función tiene el [gradiente](http://es.wikipedia.org/wiki/Gradiente) idéntico a cero, pero en las ciencias físicas un **punto crítico** es aquel límite para el cual el [volumen](http://es.wikipedia.org/wiki/Volumen_(f%C3%ADsica)) de un [líquido](http://es.wikipedia.org/wiki/L%C3%ADquido) es igual al de una [masa](http://es.wikipedia.org/wiki/Masa) igual de [vapor](http://es.wikipedia.org/wiki/Vapor) o, dicho de otro modo, en el cual las [densidades](http://es.wikipedia.org/wiki/Densidad_(f%C3%ADsica)) del líquido y del vapor son iguales.

**¿Qué ES LA INTERPOLACION?**

se denomina **interpolación** a la obtención de nuevos puntos partiendo del conocimiento de un conjunto discreto de puntos. podemos partir de un cierto número de sus valores e interpolar dichos datos construyendo una función más simple. En general, por supuesto, no obtendremos los mismos valores evaluando la función obtenida que si evaluásemos la función original, si bien dependiendo de las características del problema y del método de interpolación usado la ganancia en eficiencia puede compensar el error cometido

**¿Qué ES LA PRESION DE VAPOR?**

La **presión de vapor** o más comunmente **presión de saturación** es la [presión](http://es.wikipedia.org/wiki/Presi%C3%B3n) de la fase gaseosa o vapor de un sólido o un líquido sobre la fase líquida, para una [temperatura](http://es.wikipedia.org/wiki/Temperatura) determinada, en la que la fase [líquida](http://es.wikipedia.org/wiki/L%C3%ADquido) y el [vapor](http://es.wikipedia.org/wiki/Vapor) se encuentran en [equilibrio dinámico](http://es.wikipedia.org/wiki/Equilibrio_din%C3%A1mico); su valor es independiente de las cantidades de líquido y vapor presentes mientras existan ambas

¿Qué SIGNIFICA LA CALIDAD DEL VAPOR?

La calidad o título del vapor $(x_v)$es la fracción molar del vapor en el estado de mezcla que se obtiene a la salida de la turbina. La llamada *ley de la palanca de Maxwell* determina su valor

**¿Qué ES UN VAPOR SATURADO?**El "vapor saturado" es vapor a la temperatura de ebullición del líquido. Es el vapor que se desprende cuando el liquido hierve. Se obtiene en calderas de vapor.   
El vapor saturado se utiliza en multitud de procesos industriales difícil de señalar de un vistazo, pues interviene en procesos fisicos, quimicos, etc en la obtención de multiples elementos

**¿Qué ES UN LIQUIDO SOBRECALENTADO?** es el fenómeno en el cual a [líquido](http://www.worldlingo.com/ma/enwiki/es/Liquid) se calienta a a [temperatura](http://www.worldlingo.com/ma/enwiki/es/Temperature) más arriba que su estándar [punto que hierve](http://www.worldlingo.com/ma/enwiki/es/Boiling_point), sin realmente hervir

**¿volumen especifico**? El **volumen específico** (*v*) es el volumen ocupado por unidad de masa de un material. Es la inversa de la [densidad](http://es.wikipedia.org/wiki/Densidad).no dependen de la cantidad de materia

**¿temperatura critica?** Se denomina **temperatura crítica** a la [temperatura](http://es.wikipedia.org/wiki/Temperatura) límite por encima de la cual un gas [miscible](http://es.wikipedia.org/wiki/Mezcla) no puede ser licuado por compresión. Por encima de esta temperatura no es posible [condensar](http://es.wikipedia.org/wiki/Condensaci%C3%B3n) un gas aumentando la [presión](http://es.wikipedia.org/wiki/Presi%C3%B3n).

**¿ presión critica?** La **presión crítica** es una característica de cualquier sustancia, que define el campo en el que ésta puede transformarse en [vapor](http://es.wikipedia.org/wiki/Vapor) en presencia del [líquido](http://es.wikipedia.org/wiki/L%C3%ADquido) correspondiente.

**¿temperatura y presion de saturación?** la presion y temperatura de saturacion  
son las leidas en el cambio de estado de agregacion de la materia  
es decir, de liquido a vapor, cuando el liquido "hierve" a cierta temperatura y cierta presion, esas lecturas son la T y P de saturacion del liquido  
de vapor a liquido, cuando el vapor se "condensa" a cierta temperatura y presion, la T y P leidas en ese momento, son respectivamente su temperatura y presion de saturacion del vapor