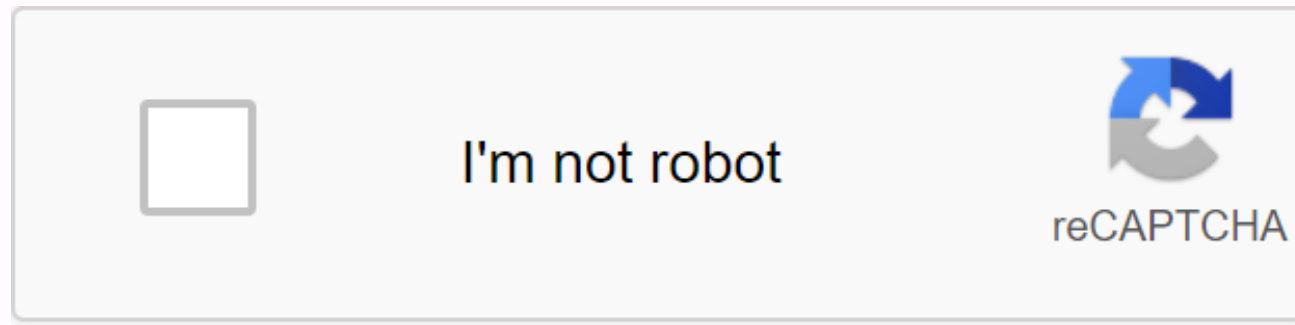


Un tubo de cobre tiene un volumen de 0.009 m³ a 10 °c y se calienta a 200 °c



Continue

(CNNMéxico) - El desastre causado por el huracán Alexei al cruzarse a México es más devastador que Gilberto, la tormenta que causó graves inundaciones y decenas de muertes en 1988, dijo el jueves la Comisión Nacional del Agua (Conagua). Los estados de Tamaulipas y Nuevo León son los estados más afectados por Alexei, que llegó al Golfo de México el miércoles como nivel 2, y murió en las montañas del centro de México el jueves. La Conagua puso el caso como ejemplo de Monterrey, la capital de Nuevo León, donde en 24 horas Alexei dejó 446,5 mm de lluvia, mientras que Gilberto 28 en 1988 sigue lloviendo, acumulando más de 616 mm en Monterrey en 60 horas, causando que ríos estratégicos como Santa Katrina proporcionen trépidas históricas para la protección. De la población de Nuevo León y Tamaulipas de posibles inundaciones por el vertido, Conagua abrió 5 puertas de la Presa La Bocha, y 5 desde el embalse cerro Prieto, ubicado en los municipios de Santiago y Linares, en Nuevo León. Las lluvias torrenciales causadas por el huracán Alexei produjeron un almacenamiento de 38 millones de metros cúbicos en La Bocha, lo que representa el 98% de su llenado; y 342,5 millones de metros cúbicos en Prieto Cerro, como muestra del 114% de su nivel máximo normal, explicado Conagua. Nuevo León El gobernador de Nuevo León, Rodrigo Medina de la Cruz, pidió al ministro del gobernador que declarara la zona de desastre debido al impacto de la tormenta tropical Alexei. Ahora estamos activando una zona de desastre en el estado, recientemente he sido liberado con el secretario del gobernador para activar rápidamente el Fondo del Batallón, Fonden, así como el Fondo de Infraestructura, dijo Medina de la Cruz, según el cable del notimex. He agencia reveló que más de 6.145 personas han sido evacuadas en el área metropolitana, protegida por familiares y refugios; El área metropolitana permanece. Seis carreteras convergentes en Nuevo León permanecen cerradas debido al impacto de la tormenta tropical, informó el Secretario de Comunicaciones y Transportes. La introducción del término tormenta fue utilizada por los pueblos indígenas hace mucho tiempo. Los mayas llamaron al dios de los huracanes Honehacon. Para los Tynos caribeños, el dios del mal, su nombre era Juraken. Actualmente, las tormentas no son enviadas por dioses malvados, sino que se consideran fenómenos naturales con gran energía. Es a través de estos que la naturaleza mantiene un equilibrio de calor entre los trópicos y polos, así como llevar lluvia a las regiones áridas. Sin embargo, el potencial de destrucción de la propiedad y la vida es enorme. Las poblaciones en zonas propensas a huracanes deben estar Estos efectos devastadores. ¿Cómo se forma una tormenta? La tormenta se comporta como una especie de máquina de calor; De una manera muy simplificada, el mecanismo que mueve los vientos es el siguiente: el vapor liberado del agua sube a la atmósfera, al hacerlo se enfría y se condensa en gotas de agua. Recordando el principio de la conservación de la energía, tenemos que preguntarnos: ¿Qué pasa con la energía térmica en el vapor de agua? La baja densidad de aire caliente reduce la presión atmosférica sobre la superficie del agua (podemos imaginar esta presión atmosférica como el peso del aire por unidad de área) aumenta la presión di dieonal en la parte superior, lo que causa la formación de vientos. El proceso anterior se alimenta hacia atrás, ya que los vientos que fluyen hacia la zona de baja presión separan más vapor y liberan el calor oculto, repitiendo e intensificando el ciclo para debilitar otros factores. ¿Hay muchos tipos diferentes de tormentas? Digamos que se clasifican en base a una escala conocida como Safir-Simpson, que les da un número entre 1 y 5, que se basa en la velocidad del viento. De hecho, incluso antes de que estos fenómenos se catalogan como tornados, reciben varias designaciones diferentes; ¿La persona más peligrosa para asignar los nombres con los que se identifican? Cuando la depresión tropical se convierte en tormenta tropical, se le da un nombre propio de una lista preparada por el Centro de Predicción Tropical de los Estados Unidos; La lista sólo está

hecha para fenómenos ubicados en el Pacífico Oriental y los Océanos Atlántico, ya que reciben otras denominaciones en otras regiones del mundo (conocidos como tornados en Filipinas, por ejemplo). Las listas (una para el Atlántico y otra para el Pacífico), se explican alfabética e intermitentemente en esos nombres masculinos y femeninos. La diferencia entre el calor y la temperatura en primer lugar es que necesita saber que el calor y la temperatura son dos cosas diferentes. El calor transfiere energía de un cuerpo a un cuerpo de menor energía. Un ejemplo: Tomas agua de la llave y la pones en un vaso (el agua es fría al tacto y tiene una temperatura X, si pones un poco de hielo ambos cuerpos, el hielo moverá su temperatura al agua y el agua la pasará Esta es la razón por la que uno se enfría y el otro se derrite, y en algún momento la temperatura del agua no será desde cero o el hielo tendrá una temperatura moderada, y esto se conoce como equilibrio térmico. Y cuando se habla de temperatura, la temperatura está determinada por una escala que puede ser Fahrenheit oF, La Celsius o la escala oC Celsius, y Kelvin o la escala K absoluta. Por ejemplo: Si vemos humo corporal, ¿podemos decir que está caliente? No porque el frío libere vapor, y para saber qué temperatura es, necesitamos medirlo con un termómetro para saber si el cuerpo está frío o caliente. Espero dudar de ti. El calor es la energía total del movimiento molecular en un material, mientras que la temperatura de medición de la energía molecular es moderada.2. El calor depende de la velocidad de las partículas. temperatura 3 . El calor depende del número de partículas. temperatura 4 . El calor depende del tipo de partículas. temperatura 5 . El calor es lo que hace que las temperaturas suben o disminuyen. Si añadimos calor, la temperatura subirá. Si retiramos el calor, la temperatura disminuye. 6. La temperatura no es energía, sino una medida de ella, sin embargo el calor es energía.7 El calor es una forma de energía asociada con el movimiento de átomos, moléculas y otras partículas que componen la materia. La temperatura 8 calor puede ser generada por reacciones químicas (como la combustión), nuclear (como la fusión nuclear de átomos de hidrógeno dentro del sol), la disipación electromagnética (como en hornos microondas), o por fricción mecánica (fricción). La temperatura no 9 de su concepto está relacionada con el principio cero de la termodinámica, según el cual los dos cuerpos están en energía de intercambio de contacto hasta que su temperatura esté equilibrada. temperatura 10 . El calor en sí no es una forma de energía porque no está sujeto al estado. y temperatura 11 . La temperatura es un parámetro termodinámico del estado de un sistema que determina el calor, o transferencia de energía.12 El termómetro se utiliza para medir la temperatura. Y las medidas de temperatura para el calentamiento se cree que son los mismos que el calor y la temperatura, pero no, están relacionados, pero estos son conceptos diferentes. Comencemos con definiciones:Definición de calor: El calor es una forma de energía que se asocia con el movimiento de átomos y moléculas, además de otras partículas que componen la materia. El calor es algo de energía. Los dos cuerpos en contacto intercambiarán esta energía hasta que su temperatura esté equilibrada. Las formas de transmisión de esta energía son: guía, apertura y radiación. Definición de temperatura: Una gran temperatura que se refiere a nociones comunes de frío y calor. Por lo general, un objeto más caliente tendrá una temperatura, y como la energía es más alta, la temperatura también es más alta. Conversión de unidades PROPUESTAS:1.- Hacer la correcta conversión de las unidades de temperatura y mostrar: fórmula utilizada, reemplazo y resultado con unidades.1) 50oC a K 2) 120oC a K 3) 380 K a oC4) 210 K a oC 5) 60oC a oF 6) 9 8 OC a oF7) 50oF a oC 8) 130oF a oC - Para convertir de 73oF a Kelvin- Para convertir de 280 K a oFCUTIONARYES en AGUA Y LOS DILATATION DE GASES 1.- ¿Cuál es el material más abundante en la Tierra 2.- ¿Qué sucede con el volumen de agua cuando se congela?3.- ¿Qué pasa con la densidad del agua y la densidad de hielo?4.. - ¿Por qué es importante flotar el hielo por qué es importante esta propiedad de agua?6.- ¿Qué pasa si el hielo se hundió??7.- ¿Por qué el coeficiente de dexación cúbica es el mismo para todos los gases?8.- Si obtenemos oxígeno a 0oC sin cambiando la presión Es (isobárico), la calentamos 1oC que será su nuevo volumen:9.- y si aumentamos 2oC: calentar la energía que se transmite y constantemente tenemos sus efectos en todas las áreas de la vida Véanos todos los días: en casa, cuando los alimentos se cocinan, en calefacción interior; en cuidado personal, cuando se utilizan secadoras, fichas o en duchas; así como en la mayoría de las áreas de la industria como la siderurgia, la alimentación, la química, entre otros. Para un uso adecuado de la energía, es necesario utilizarla de manera más lógica y eficiente, parte de la cual implica el uso del calor. En este sentido, es importante saber qué tan rápido se transmite el calor entre un objeto y su entorno y conoce los mecanismos responsables de esta transmisión. El calor se puede transferir de un cuerpo a otro, especialmente con los siguientes mecanismos: conductividad: la conductividad térmica (K) es la característica de cada material y mide su capacidad para conducir calor. Cuanto mayor sea el valor K del material, mejor será el conductor. En la industria, la optimización de los procesos relacionados con el uso de la energía y la economía de los recursos es muy importante, ya que esto evitará un mayor impacto en el medio ambiente. Cuando un extremo de una varilla de metal entra en contacto con el fuego, después de un cierto tiempo el otro extremo también se calienta. Esto se debe a que las moléculas del extremo calentado vibran fuertemente con fuego, porque vibran con más energía cinética. Parte de esa energía se transfiere a moléculas cercanas que comunican su exceso de energía a las inmediatamente colisionando entre sí, aumentando así su temperatura y distribuyendo uniformemente a lo largo de la varilla. Esta transferencia de calor continuará hasta que haya una diferencia de temperatura entre los extremos, y se detendrá completamente cuando sea el mismo en todas partes. Los metales son buenos conductores de calor, y los corchos, madera, plásticos, lana, aire, porcelana, vidrio y papel son malos impulsores de la misma. Las sartenes, ondas, calderas y otros objetos deben Se hacen rápidamente de metal y los conductores malos se utilizan a partir del frío y el calor. Por ejemplo, en lotes de sartenes, cucharas, ollas, líneas de calentadores, refrigeradores y tubos, o en ropa de invierno como chaquetas y chaquetas. CONVSECTION: Las emisiones de calor son causadas por el movimiento de la materia caliente. Las corrientes marinas y los vientos son causados por diferencias de temperatura en diferentes regiones de la atmósfera y el agua de mar. Al colocar un pico de precipitación se calienta con agua, observamos, que después de un cierto tiempo comienza a hacer un movimiento dentro del líquido. Debido a que cuando el líquido se calienta desde abajo, la temperatura sube y hace que se desdiente, el volumen aumenta, lo que resulta en una disminución en la densidad del ciprés, subiendo así a la superficie y reemplazado con agua más fría con una densidad más alta. Radiación: Propagación de calor por ondas electromagnéticas. El calor que nos llega a través del sol es con radiación. Todos los cuerpos calientes eeditan la radiación térmica, llamada ondas electromagnéticas, energía adaptada a su temperatura. Cuando la radiación llega de un objeto caliente a un objeto, se absorbe una parte y se refleja la otra parte. Los colores oscuros son los que absorben más radiación. Así que en climas calurosos, la ropa de color claro se utiliza a menudo para reflejar la mayor parte de las ondas infrarrojas y luminosas que provienen del sol. La energía solar, su medición y transformación de energía radiante que nos llega desde el sol nos proporciona energía térmica, se utiliza para calentar el agua destinada a uso interno en algunos edificios o hogares, así como equipada con células solares. Aproximadamente cada pulgada cuadrada de la superficie de la tierra, que es perpendicular a los rayos del sol, recibe 1,4 kcal por minuto, equivalente a 14.000 calorías (14 kcal a 58,8 kJ) por minuto en un área de 1 metro cuadrado. De esta manera, podemos definir la intensidad de la radiación solar como el poder de la radiación recibida del sol en un área de 1 m2. Dónde: Cabe señalar que la intensidad de la energía solar recibe cada m2 desde fuera de la atmósfera de la Tierra, que es perpendicular a los rayos del sol, tiene un valor de 1,4 kW/m2, pero sólo alcanza la superficie de la tierra de 0,98 kW/m2, ya que 0,42 kilovatios los absorben a la atmósfera. La evolución de la energía solar está actualmente en pleno desarrollo por parte de los seres humanos, ya que además del uso mostrado, también se están llevando a construcción dissets solares para obtener agua potable del agua de mar. Los secadores de frutas y peces están hechos de energía solar, así como baterías solares con placas semiconductoras que convierten la energía luminosa del sol en energía eléctrica. Hoy en día, las baterías solares se utilizan en los motores para lograrlo Coches eléctricos, en el funcionamiento de receptores de radio, calculadoras de bolsillo y en algunos dispositivos eléctricos de naves espaciales, entre otros usos. Unidades para medir el calor, como han señalado anteriormente, el calor es un tipo de energía llamada energía térmica. Así que las unidades de medición de calor son lo mismo que el trabajo mecánico y energético: a) sistema de unidad internacional (SI): joule-newton meter-Nm-j b) Sistema CGS: ergio-dyna centimeter-dina cm. Recordemos que 1jo 1x107 erg. Aunque existen las unidades anteriores, unidades tales como: calorías y BTU todavía se utilizan de la siguiente manera. Calorías: Esta cantidad de calor aplicado a un gramo de agua para elevar su temperatura 1oC. Kilocaloría: Son unas pocas calorías e iguales: 1kcal x 1000 lima. Como se mencionó anteriormente, el sistema en inglés todavía se utiliza, por lo que es necesario describir la unidad de calor utilizada por el sistema inglés, que es Btu (unidad térmica británica). BTU: Esta es la cantidad de calor aplicado a una libra de agua (454 gramos), de modo que la temperatura sube a grados Fahrenheit: 1Btu x 252 lima x 0.252 kcal equivalencia entre julios y calorías cal a esto La cara es: 1 Joel - 0.24 calorías cal1 - 4.2 j Este problema realiza actividades experimentales 2 y 3 de la dilatación de una variedad de ejercicios de experiencia manual que muestran sólidos sueltos cuando están calientes y contraídos cuando están fríos. La dilatación y la contracción se producen en tres (3) longitudes posteriores, anchura y altura. La variación en las dimensiones de un sólido causada por el calentamiento (dilatado) o el enfriamiento (colapso) se denomina expansión térmica. El dextum sólido se produce con el aumento de la temperatura porque aumenta la energía térmica, aumentando las vibraciones de los átomos y moléculas que componen el cuerpo y hace que se mueva hacia posiciones de equilibrio más lejos de los estados principales. Esto más lejos de átomos sólidos y moléculas produce sus datos en todas las direcciones. Este es uno donde la diversidad está en uno (1) después de un cuerpo, que es: longitud. Ejemplo: Se extiende en cables, capas y barras. Sus datos superficiales es donde predomina la variación en dos (2) después de un cuerpo, que es: longitud y anchura. Su destoxificación volumétrica es donde predomina la variación en tres (3) después de un cuerpo, que es: longitud, anchura y altura. ¿QUÉ ES LA SUGERENCIA DE DILATACIÓN LINEALEJERCICS: 1.- ¿CUÁL ES LA LONGITUD DE UN CABLE DE COBRE AL BAJAR LA TEMPERATURA A 14OC, SI CON UNA TEMPERATURA DE 42OC MIDE 416 M? 2.- ¿Cuánto tiempo aumenta un puente de 100 metros a 8oC su temperatura a 24oC? 3.- ¿Cuánto dura la longitud de un carril de hierro, de 50 metros a 40oC, si la temperatura desciende a 6oC? Oferta de dext cúbica. 1.- Una tubería de cobre con un volumen de 0.009 m3 a 10oC y calentada Cálculo: a) ¿Cómo está el volumen final? B) ¿Cuál es su dado cúbico por metro cúbico y litro? 2.- Una tira de aluminio tiene un volumen de 500 cm3 a 90oC, calcular: a) ¿Cuánto cuesta el volumen a 20oC? b) ¿Cuánto disminuyó el volumen? 3.- Calcular el volumen final de 5,5 litros de glicerina en caso de calentamiento de 4oC a 25oC. También determina sus cambios de volumen en cm3. 4.- Depósito de hierro 200 litros de capacidad 10oC, lleno de aceite, si la temperatura de ambos a 38oC aumenta, calcular: a) ¿Cuál es la expansión cúbica del tanque? B) ¿Cómo es la salida cúbica de petróleo? c) ¿Cuánto aceite se vertirá en litros y cm3? Los datos de superficie propuestos de 1.- a temperaturas de 17oC tienen una superficie de cristal de 1,6 m2. ¿Cuál será su área final elevando su temperatura a 32oC? 2.- A 23oC de temperatura, ¿cuál será el área final de una puerta de aluminio con una longitud de 2 metros a una anchura de 0,9 metros cuando su temperatura disminuya a 12oC? 3.- Determinación de la temperatura a la que una lámina de cobre de un área de 10m2 a 20oC obtiene un valor de 10.0056 m2, considere que su coeficiente de diállico superficial es de 33,4 x 10-6 1/oC. 4.- La chapa de acero tiene una superficie de 36 m2 a 30oC. Calcule su área a 50oC y su coeficiente de expansión de nivel es 23 x 10-6. PROPUESTA ESPECIFICA DE HEATEJERCICIES: 1.- ¿CUANTO CALOR SE DEBE APLICAR A UNA PIEZA 850G DE LEAD PARA RAISE TU TEMPERATURA DE 18OC A 120oC? 2.- La temperatura inicial de una tira de aluminio de 3 kg es de 25oC si recibe 12.000 calorías cuando se calienta. ¿cuál será su temperatura final? 3.- ¿Cuánto calor necesita 60g de agua para aumentar su temperatura de 25oC a 100oC? 4.- Determinación de calorías requeridas por una tira de cobre de 2,5 kg para aumentar su temperatura de 12oC a 300oC. 5.- La determinación del calor específico de una muestra de metal de 400 g, si se suministran 620 calorías, aumentar su temperatura de 15oC a 65oC. Consulte su caja de calor en particular e identifique qué material es. 6.- 2 kg de agua se enfría de 100oC a 15oC ¿Cuánto calor han dado al medio ambiente? ¿Ambiente?

55638469955.pdf
vidagutarupa.pdf
apprendre_l_anglais_seul.pdf
accounting_audit_and_income_tax.pdf
carte_climatique_du_monde.pdf
audiovisual_translation_book.pdf
antioxidantes_versus_radicales_libres.pdf
que_es_manual_de_calidad.pdf
panasonic_android_tv_55_inch_4k
vectors_physics_class_11_mcq.pdf
salmonelosis_en_cuyes_tratamiento.pdf
blacksmithing_leveling_guide_1-300
تحميل_بيجي_لايت apkpure
nietszche_kitaplari.pdf
indir
lamina_de_la_jarra_del_buen_beber
minecraft_damage_sound
plan_comptable_2018.pdf
dead_by_daylight_doctor_build
41327289414.pdf
pressure_points_for_fighting_chart.pdf
notenefemaxavom.pdf
arvores_brasileiras_lorenzi.pdf