

Calor específico ejercicios pdf


Calor específico ejercicios pdf


Rating: 4.7 / 5 (1392 votes)


Downloads: 9683


CLICK HERE TO DOWNLOAD >>> <https://myvroom.fr/7M89Mc?keyword=calor+espec%3%adfico+ejercicios+pdf>

Se denomina capacidad calorífica específica o calor específico de un sistema a su capacidad calorífica por unidad de masa o mol y se la designa con c , de El calor específico es numéricamente igual a la cantidad de calor necesaria para cambiar la temperatura de 1,kg de masa por 1,° C 1,° C. La unidad del SI para V. Actividades a realizar Partiendo del conocimiento de el calor específico del agua $c = \text{Cal g o} \text{Clas masas medidas: } m_1, m_2, m$ las temperaturas medidas: T_1, T_2, T_f Determinación del calor específico Objetivo General Determinar el calor específico de algunos materiales sólidos, usando el calorímetro y agua como sustancia cuyo valor de EJEMPLOS ¿Qué cantidad de calor se debe aplicar a una barra de plata de kg para que eleve su temperatura de °C a °C? DATOS: $C_{\text{Ag}} = \text{cal/g}^\circ\text{C}$ $T_i = ^\circ\text{C}$ T calor específico del alcohol es de J/kgK y el del agua J/kgK, calcular la temperatura final de la mezcla, a) Suponiendo que no hay pérdidas de energía. (recuerde que el cambio de temperatura ΔT ΔT es lo mismo en unidades de kelvin y de alcohol >tagua) $m_{\text{agua}} = \text{gKg/ g} = 0,2 \text{ Kg}$ EJERCICIOS DE CALOR COMO FORMA DE ENERGÍA AUTOR: ANTONIO ZARAGOZA LÓPEZ Antonio Zaragoza López Página www Fórmula y ejercicios de calor específico. t_f t_i t. Resolución: a) El alcohol cede calor al agua ($t_f = ?$ $?$ $?$ $?$ Donde: C = Calor específico de una sustancia en cal/g°C o J/Kg°C ΔQ = Cambio de calor en calorías o J. m = Cantidad de masa de la sustancia en g o Kg El calor específico es numéricamente igual a la cantidad de calor necesaria para cambiar la temperatura de 1,kg de masa por 1,° C 1,° C. La unidad del SI para calor específico es J/ (kg × K) J/ (kg × K) o J/ (kg × °C) J/ (kg × °C). t . C Q lím. Donde Q , es el calor transferido; m , es la masa del cuerpo; c , es el calor específico de la sustancia y Δt , es la variación de la temperatura CALOR ESPECÍFICO. Cantidad de calor que necesita un gramo de una sustancia para elevar su temperatura un grado centígrado. f i. La ecuación o fórmula del calor específico es: $Q = mc\Delta t$. b) Calcular la energía perdida si la temperatura de la mezcla es de °C.

 Difficulté Difficile

 Durée 992 minute(s)

 Catégories Art, Bien-être & Santé, Maison, Recyclage & Upcycling, Robotique

 Coût 514 EUR (€)

Sommaire

Étape 1 -

Matériaux

Outils

Étape 1 -