

# 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%c3%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 realizarPartiendo del conocimiento deel calor específico del agua  $c = Calor/g$  o Clas masas medidas:  $m_1, m_2, m_3$  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  $0^{\circ}\text{C}$  a  $5^{\circ}\text{C}$ ? DATOS:  $C_{\text{Ag}} = \text{cal/g}^{\circ}\text{C}$   $T_i = 0^{\circ}\text{C}$  calor específico del alcohol es de  $J/\text{kg}\text{K}$  y el del agua  $J/\text{kg}\text{K}$ , calcular la temperatura final de la mezcla, a) Suponiendo que no hay pérdidas de energía. (recuerde que el cambio de temperatura  $\Delta T = T_f - T_i$  es lo mismo en unidades de kelvin y de alcohol > agua)  $m_{\text{agua}} = \text{gKg/g} = 0,2 \text{ Kg}$  EJERCICIOS DE CALOR COMO FORMA DE ENERGÍA AUTOR: ANTONIO ZARAGOZA LÓPEZ Antonio Zaragoza López Página www Fórmula y ejercicios de calor específico.  $t_f = t_i + \Delta T$ . Resolución: a) El alcohol cede calor al agua ( $t_f = t_i + \Delta T$ ) Donde:  $C = \text{Calor específico de una sustancia en cal/g}^{\circ}\text{C}$  o  $J/\text{Kg}^{\circ}\text{C}$   $\Delta Q = \text{Cambio de calor en calorías o J}$ .  $m = \text{Cantidad de masa de la sustancia en g o Kg}$  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  $J/(kg \times K)$   $J/(kg \times K)$  o  $J/(kg \times ^{\circ}\text{C})$   $J/(kg \times ^{\circ}\text{C})$ .  $t_f = t_i + \Delta T$ .  $Q = mc\Delta T$ . b) Calcular la energía perdida si la temperatura de la mezcla es de  $0^{\circ}\text{C}$ .

 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 -