

## **ESCUELA PREPARATORIA ANEXA A LA NORMAL NUM. 1 DE TOLUCA**

FÍSICA II

## BLOQUE II. TERMOLOGÍA

## **TEMA: CANTIDAD DE CALOR Y CALOR ESPECÍFICO.**

**NOMBRE DEL ALUMNO:** \_\_\_\_\_ **FECHA:** \_\_\_\_\_

**ACTIVIDAD DE TRABAJO: CALOR ESPECÍFICO.**  
**INSTRUCCIONES:** Resuelve los siguientes ejercicios propuestos. Recuerda llevar tu proceso de cálculo de forma sistemática. (Datos, Formula, despejes, sustituciones y...

$$Q = cm\Delta T$$

calor      calor      masa      cambio de  
 calor      calor      masa      temperatura

1. ¿Qué cantidad de calor se debe aplicar a un trozo de plomo de 850 g para que eleve su temperatura de 18 °C a 120 °C?

su temperatura de 18 °C a 120 °C?

Datos	Ecuación	Sustitución	Resultado
ca			

2. ¿Qué cantidad de calor necesitan 60 g de agua para que su temperatura aumente de 25 °C a 100 °C?

$C_{e, H_2O} = 1.0 \text{ cal/g } ^\circ\text{C}$

Datos	Ecuación	Sustitución	Resultado
$C_C H_2O = 1.0 \text{ cal/g}^\circ\text{C}$			cal

3. Determina el calor específico de una muestra metálica de 400 g si al suministrárle 620 calorías aumentó su temperatura de 15 °C a 65 °C. Consulta la Tabla de Ce y determina qué sustancia es.

Datos	Ecuación	Sustitución	Resultado
			cal/g °C

#### Elemento identificado

4. 2 Kg de agua se enfrián de 100 °C a 15 °C. ¿Qué cantidad de calor cedieron al ambiente los 2 Kg de agua?

Datos	Ecuación	Sustitución	Resultado
-------	----------	-------------	-----------