



Scientia Et Technica

ISSN: 0122-1701

scientia@utp.edu.co

Universidad Tecnológica de Pereira
Colombia

Gordillo-Delgado, F.; Valencia-Grisales, D. F.; García-Giraldo, J. A.
Uso de la técnica de relajación térmica para la medición
de calor específico de láminas recubiertas con TiO₂
Scientia Et Technica, vol. 24, núm. 4, 2019, Julio-Septiembre, pp. 660-666
Universidad Tecnológica de Pereira
Colombia

Disponible en: <https://www.redalyc.org/articulo.oa?id=84961238016>




- Cómo citar el artículo
- Número completo
- Más información del artículo
- Página de la revista en redalyc.org

UAEH
redalyc.org

Sistema de Información Científica Redalyc
Red de Revistas Científicas de América Latina y el Caribe, España y Portugal
Proyecto académico sin fines de lucro, desarrollado bajo la iniciativa de acceso
abierto

Uso de la técnica de relajación térmica para la medición de calor específico de láminas recubiertas con TiO_2

Use of thermal relaxation technique for measuring of specific heat of sheets coated with TiO_2

F. Gordillo-Delgado , D. F. Valencia-Grisales , J. A. García-Giraldo 

Abstract— Specific heat (C_p) is a necessary thermal parameter for describing heat transport phenomena, related to adaptation to temperature changes. For this reason, it is important in the construction, glue, thermal insulator and electronic device industry. In this work, a thermal relaxation system was used to determine the C_p of Ti sheets, coated with S- TiO_2 by Plasma Electrolytic Oxidation (EPO). Each sample was placed inside a vacuum chamber that reaches around 10^{-2} Torr and was heated by the incidence of a laser beam of 450 nm wavelength; an infrared (IR) thermometer was located at the bottom of the sample and the data obtained was sent to a computer using a programmable development card. The validation of the system was done by comparing the results with those reported by other authors for zinc, tungsten, titanium and steel. The C_p of the OEP coated Ti samples, which were obtained using an electrolyte with two concentrations of thiourea ($\text{CH}_4\text{N}_2\text{S}$) and with a voltage applied between the electrodes at 2 kHz with useful cycles of 10 %, 20 %, and 30 %, were measured and compared in order to study the influence of growth parameters on the thermal characteristics of the material. The results of the analysis of variance of the data led to find significant differences, with a confidence level of 95%, related to the variation in the concentration of $\text{CH}_4\text{N}_2\text{S}$. This is an indication of the potential use of thermal relaxation technique to determine particularities of this type of coatings.

Index Terms— Specific heat; infrared thermometry; thermal relaxation; coatings by PEO

Resumen— El calor específico (C_p) es un parámetro térmico necesario para la descripción de fenómenos de transporte de calor, relacionado con la adaptación a cambios de temperatura. Por esta razón es importante en la industria de la construcción, de pegantes, de aislantes térmicos y de dispositivos electrónicos. En este trabajo, se utilizó un sistema de relajación térmica para determinar el C_p de láminas de Ti, recubiertas con S- TiO_2 por Oxidación Electrolytica con Plasma (OEP). Cada muestra se ubicó dentro de una cámara de vacío que alcanza alrededor de 10^{-2} Torr y fue calentada por la incidencia de un haz de luz láser de 450 nm de longitud de onda; se ubicó un termómetro infrarrojo (IR) en la parte inferior de la muestra y los datos obtenidos se enviaron a un computador, usando una tarjeta de desarrollo programable. La validación del sistema se hizo comparando los resultados con los reportados por otros autores para zinc, wolframio, titanio y acero. El C_p de las muestras de Ti recubiertas por OEP, que fueron obtenidas usando un electrolito con dos concentraciones de tiourea ($\text{CH}_4\text{N}_2\text{S}$) y con tensión aplicada entre los electrodos a 2 kHz con ciclos útiles de 10 %, 20 %, y 30 %, se midió y se comparó con el fin de estudiar la influencia de los parámetros de crecimiento en las características térmicas del material. Los resultados del análisis de varianza de los datos llevaron a encontrar diferencias significativas, con un nivel de confianza del 95 %, relacionadas con la variación en la concentración de $\text{CH}_4\text{N}_2\text{S}$. Esto es un indicio del potencial uso de la técnica de relajación térmica para determinar particularidades de este tipo de recubrimientos.

Palabras claves— Calor específico; termometría infrarroja; relajación térmica; recubrimientos por OEP

I. INTRODUCCIÓN

Las características térmicas de los sólidos son importantes. En el ámbito industrial y en las ciencias de los materiales. En particular, la información sobre el calor específico, C_p , que expresa la cantidad de calor necesario para que la temperatura de una muestra de volumen constante aumente en un grado [1], sirve para describir los fenómenos de transporte de calor en un material.

Los equipos comerciales para la medición de parámetros termofísicos son costosos, por lo que es ventajoso el desarrollo de sistemas más simples [2, 6–8]; aunque se han propuesto varios métodos y cálculos analíticos que permiten la

Este manuscrito fue enviado el 7 de noviembre de 2018 y aceptado el 23 de septiembre de 2019.

Este proyecto fue financiado por la Universidad del Quindío, a través del proyecto 924 “Evaluación de características mecánicas y térmicas de elementos estructurales elaborados con *guadua Angustifolia* Kunth y con un adhesivo sintetizado con aceite de higuera”, ejecutado por el Grupo de Investigación en Ciencia Aplicada para el Desarrollo de la Ecorregión-GICADE, adscrito al IIC.

F. Gordillo-Delgado, líder del GICADE, docente del Programa de Tecnología en Instrumentación Electrónica de la Universidad del Quindío, Ph.D del Centro de Investigación en Ciencia Aplicada y Tecnología avanzada - CICATA del IPN, México (fgordillo@uniquindio.edu.co).

D. F. Valencia-Grisales, integrante del GICADE, ingeniero electrónico de la Universidad del Quindío (dfvalenciag@uqvirtual.edu.co).

J. A. García-Giraldo, integrante del GICADE, ingeniero electrónico de la Universidad del Quindío (jagarcia_1@uqvirtual.edu.co).



determinación de los parámetros termofísicos, en diferentes condiciones iniciales y rangos de temperatura, la técnica de relajación térmica para la obtención del C_p de muestras sólidas, de tamaño pequeño, es una alternativa sencilla y bien documentada [3, 4]. Este método se basa en perturbar, mediante iluminación constante, el estado de equilibrio termodinámico de la muestra suspendida adiabáticamente dentro de una celda al vacío y en medir la variación de su temperatura absoluta $T(t)$ en función del tiempo [5]. El calor es generado por un haz de luz láser que impacta la superficie frontal de la muestra, bajo condiciones específicas de presión; el comportamiento de la diferencia de temperatura entre esta cara y la opuesta permite obtener el C_p de la muestra, a través de la solución analítica de la ecuación de difusión del calor [2].

La instalación experimental del método de relajación térmica es de bajo costo y el formalismo físico-matemático que se emplea para analizar el comportamiento de la temperatura cuando la muestra sufre calentamiento y enfriamiento es relativamente simple [1, 9]. Esta técnica se ha utilizado en los últimos años para la caracterización de diferentes materiales semiconductores, alimentos, maderas, zeolitas, arcillas, y polímeros, entre otros [1].

El C_p de un material es característico de cada sustancia y depende de su estructura interna y composición. En este trabajo, se reporta la determinación del calor específico de sólidos mediante un sistema implementado; en particular, se obtuvo reproducibilidad y se compararon los valores obtenidos con los reportados para materiales bien conocidos. Se describe la instrumentación electrónica que se utilizó para optimizar la exactitud y precisión de las mediciones; para esto se garantizó que la temperatura censada fuera adquirida y guardada como un dato en un tiempo determinado, a través de la programación en las interfaces de la tarjeta de desarrollo.

II. METODOLOGÍA

En la Fig. 1 se presenta el esquema general del montaje experimental. La superficie frontal de la muestra se radia con un haz de luz láser de longitud de onda de 450 nm y se mide el gradiente de temperatura utilizando termometría infrarroja. La muestra se coloca dentro de una cámara cilíndrica de acero inoxidable de 0,4 m de alto y 0,25 m de diámetro, conectada a una bomba de vacío *Leybold Trivac D 2,5 E*, con la que se alcanza una presión de alrededor de 10^{-2} Torr dentro de la cámara.

La temperatura se midió con un termómetro infrarrojo de referencia TM-908 LUTRON, ubicado en la parte trasera de la muestra. Los datos se registraron a través de una tarjeta de desarrollo programable, a una velocidad sincronizada entre la recepción de la temperatura y el envío de datos hacia el computador. Esto evitó pérdidas o latencia de información, que provocarían una toma de datos errónea.

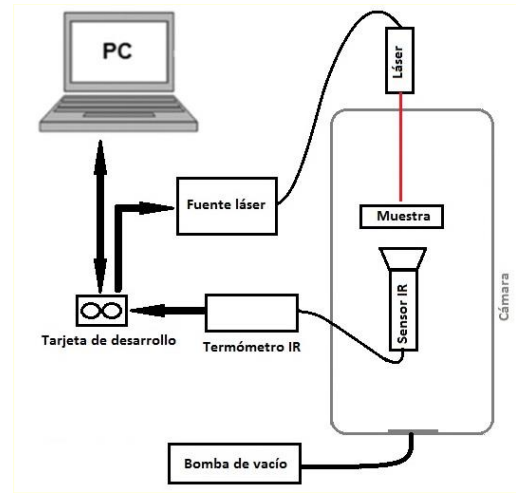


Fig. 1. Esquema del montaje experimental.

El área de la superficie frontal de la muestra (por donde incide el haz de luz láser) se tiñó con una fina capa de pintura de carbón para acercarse a condiciones de calentamiento uniforme y transferencia de calor unidireccional. La luz absorbida por el sólido se convierte, en parte o en su totalidad, en calor mediante procesos no radiativos de desexcitación [10].

Si Q es el calor generado por la radiación sobre la muestra, de densidad ρ y volumen V , que da lugar a una variación de su temperatura ΔT ($T_{final} - T_{inicial}$), la capacidad calorífica por unidad de volumen, C , está dada por (1):

$$Q = CV\Delta T = mC_p\Delta T = \rho C_p V\Delta T \quad (1)$$

Esta variación depende del tiempo de exposición a la fuente de calor. En la técnica de relajación térmica, teniendo en cuenta que la muestra se suspende en el interior de una cámara con un hilo de baja conductividad térmica, las pérdidas de calor por conducción se aproximan a cero. Por otro lado, la transferencia de calor por radiación se describe a través de (2):

$$R = A\epsilon\sigma(T^4 - T_0^4) \quad (2)$$

Donde A es el área de la sección transversal de la muestra, ϵ es el coeficiente de emisividad (se supone $\epsilon \approx 1$) y σ es la constante de Stefan-Boltzmann. Si las variaciones de temperatura ΔT son cercanas a la temperatura ambiente, T_0 , se tiene que:

$$R = 4A\epsilon\sigma(T_0^3\Delta T) \quad (3)$$

Por otro lado, de acuerdo con la ley de enfriamiento de Newton para la convección, la pérdida de calor de un cuerpo es proporcional a la diferencia de temperatura entre el cuerpo y sus alrededores, de tal forma que (4) describe este fenómeno.

$$\frac{dQ}{dt} = hA(T_{muestra} - T_{fluido}) \quad (4)$$

Donde h es el coeficiente de convección o de transmisión superficial.

Derivando (1) y hallando su solución, con condiciones iniciales $\Delta T(0)=0$, se tiene (5):

$$\Delta T(t) = \frac{P_o}{\beta} [1 - \exp(-t/\tau)] \quad (5)$$

Donde β es un parámetro relacionado con la temperatura inicial, descrito en (6).

$$\beta = A(4\epsilon\sigma T_o^3 + h) \quad (6)$$

El tiempo de relajación térmica, τ , está dado por (7):

$$\tau = \frac{LC}{2(4\epsilon\sigma T_o^3 + h)} \quad (7)$$

El parámetro h no se relaciona con las propiedades de la muestra, únicamente depende de la geometría del dispositivo de medición y de las características del fluido en el que se sumerge la muestra, que en este caso es aire.

Cuando la luz no irradia la muestra, en (5) cambia, porque la temperatura de la muestra se satura en un valor $T_o=P_o/\beta$ y luego disminuye de acuerdo con (8).

$$\Delta T(t) = \frac{P_o}{\beta} [\exp(-t/\tau)] \quad (8)$$

Cuando la cantidad de aire es muy pequeña en el interior de la cámara, en la que se coloca la muestra, la transferencia de calor por convección tiende a cero y por lo tanto el tiempo de relajación térmica sólo es afectado por la radiación. Ya que en este caso el parámetro h se desprecia, a partir de (7) la capacidad calorífica se puede expresar como (9):

$$C = \frac{8\epsilon\sigma T_o^3 \tau_R}{L} \quad (9)$$

Esta técnica fue usada en este trabajo para medir el C_p de láminas recubiertas con TiO_2 , que se obtuvieron por oxidación electrolítica con plasma (OEP) de sustratos de titanio (Ti) de dimensiones 10 mm x 10 mm x 1 mm, utilizando una tensión eléctrica de 340 V dc, con el fin de determinar la influencia del electrolito usado en este método electroquímico, que puede llevar al depósito de impurezas donadoras de electrones en la capa de óxido que se forma y a la disminución del ancho de banda de energía prohibida del material.

TABLA I

CARACTERÍSTICAS DE LAS MUESTRAS DE TiO_2 CON INCORPORACIÓN DE S.

Ciclo útil (%)	Electrolito
10	0,1 M H_2SO_4 /52mM CH_4N_2S
	0,1 M H_2SO_4 /79mM CH_4N_2S
20	0,1 M H_2SO_4 /52mM CH_4N_2S
	0,1 M H_2SO_4 /79mM CH_4N_2S
30	0,1 M H_2SO_4 /52mM CH_4N_2S
	0,1 M H_2SO_4 /79mM CH_4N_2S

En este trabajo, se utilizaron las 6 muestras descritas en la Tabla I, crecidas con OEP a frecuencia de 2 kHz, con diferente ciclo útil, usando un electrolito formado por 0,1 M de H_2SO_4 y dos concentraciones de CH_4N_2S .

III. RESULTADOS Y DISCUSIÓN

A. Medición del calor específico de muestras de zinc (Zn), wolframio (W), titanio (Ti) y acero.

Partiendo de (5) y (8), que describen respectivamente la evolución de la temperatura cuando la muestra es irradiada con el haz de luz láser y cuando se enfría hasta regresar a su temperatura inicial, se obtiene el tiempo de relajación térmica. A través de (10), considerando únicamente transferencia de calor por radiación y teniendo en cuenta la masa y el volumen de las muestras que aparecen en la Tabla II, se halla la capacidad calorífica y el calor específico.

En la Fig. 2, se muestran las curvas de evolución de temperatura, en ambiente de vacío, de muestras de Zn, W, Ti y acero, durante los procesos de calentamiento y enfriamiento, respectivamente. El tiempo de relajación y el calor específico de las muestras son presentados en la Tabla III.

TABLA II
DIMENSIONES DE LAS MUESTRAS DE Zn, W, Ti, Y ACERO.

Muestra (99%)	Largo (mm) $\pm 0,01$ mm	Ancho (mm) $\pm 0,01$ mm	Espesor (mm) $\pm 0,01$ mm	Masa (g) $\pm 0,0001$ g
Zn	14,16	14,15	0,71	0,9440
W	15,00	14,56	0,96	3,7050
Ti	20,08	20,52	1,03	1,8690
Acero	19,72	18,70	0,81	2,3400

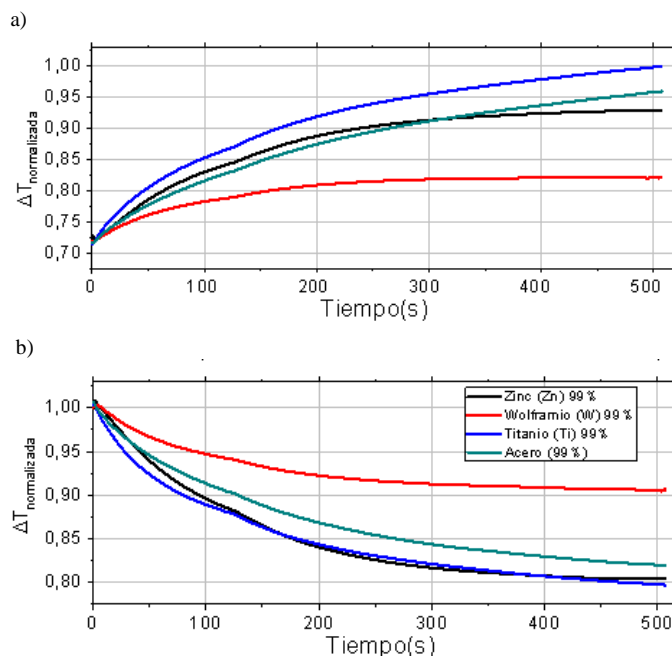


Fig. 2. Gradiente de temperatura de la muestra, en función del tiempo de medición, correspondiente a muestras de Zn, W, Ti y acero con una pureza del 99 %, medida en vacío con a) incidencia de luz láser y b) sin ella.

TABLA III
VALORES OBTENIDOS Y REPORTADOS DE C_p PARA Zn, W, Ti, Y ACERO.

Muestra (99%)	C_p obtenido ($J \cdot g^{-1} \cdot K^{-1}$)	C_p reportado ($J \cdot g^{-1} \cdot K^{-1}$)
Zn	$0,38 \pm 0,01$	0,389 [11]
W	$0,11 \pm 0,02$	0,133 [12]
Ti	$0,56 \pm 0,01$	0,543 [13]
Acero	$0,46 \pm 0,01$	0,460 [14]

De acuerdo con los resultados presentados en la Tabla III, los valores de C_p obtenidos con el sistema de relajación térmica son similares a los reportados por otros autores.

B. Difracción de rayos X de recubrimientos de TiO_2 con incorporación de S.

En la Fig. 3, se muestran los difractogramas de rayos X de recubrimientos de TiO_2 con incorporación de S ($S-TiO_2$) que fueron descritos en la Tabla I.

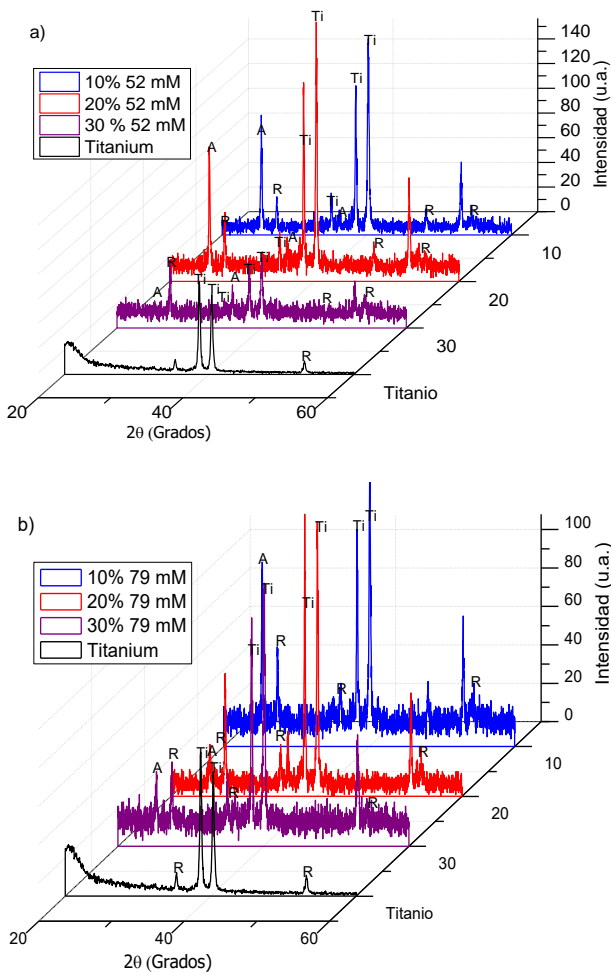


Fig. 3. Difractogramas de rayos X de las muestras obtenidas a 2 kHz, ciclo útil de 10, 20 y 30 %, con una concentración de electrolito de a) 52 mM y b) de 79 mM de CH_4N_2S .

Se encontraron mezcladas las dos fases del TiO_2 , Anatasa y Rutilo. En estos difractogramas aparecen tres picos característicos de Anatasa en $25,3^\circ$, $37,3^\circ$, y $47,6^\circ$, asociados a los planos (1 0 1), (0 0 4), y (2 0 0), respectivamente, y dos picos a la fase Rutilo en $27,5^\circ$ y $54,6^\circ$, correspondientes a los planos (1 1 0) y (2 1 1), respectivamente [15].

A partir de estas curvas se calcularon las fracciones de peso de estas fases cristalinas, utilizando las ecuaciones de Spurr y Myers [16]. Estos valores se muestran en la Tabla IV; se puede observar, que tanto el ciclo útil como el contenido de azufre en el electrolito tienen influencia sobre la estructura nanocristalina de los recubrimientos [17].

TABLA IV
PORCENTAJES DE ANATASA Y RUTILO EN LAS MUESTRAS CRECIDAS POR OEP CON PULSOS DE TENSIÓN A 2 kHz Y CICLOS DE TRABAJO DE 10, 20 Y 30 %, A CONCENTRACIONES DE CH_4N_2S DE 52 mM Y 79 mM.

Ciclo útil (%)	CH_4N_2S (mM)	Porcentaje de Anatasa (%)	Porcentaje de Rutilo (%)
10	52	65,70	34,30
	79	69,94	30,06
20	52	75,74	24,26
	79	32,98	67,02
30	52	26,80	73,20
	79	51,45	48,55

C. Medición del calor específico de láminas de Ti recubiertas con $S-TiO_2$ por OEP.

Las muestras se sometieron a la técnica de relajación térmica para determinar su C_p . Se obtuvieron diferencias significativas de este parámetro, relacionadas con la concentración del electrolito, pero no con el ciclo útil de la tensión aplicada. En la Tabla V se observan los valores obtenidos.

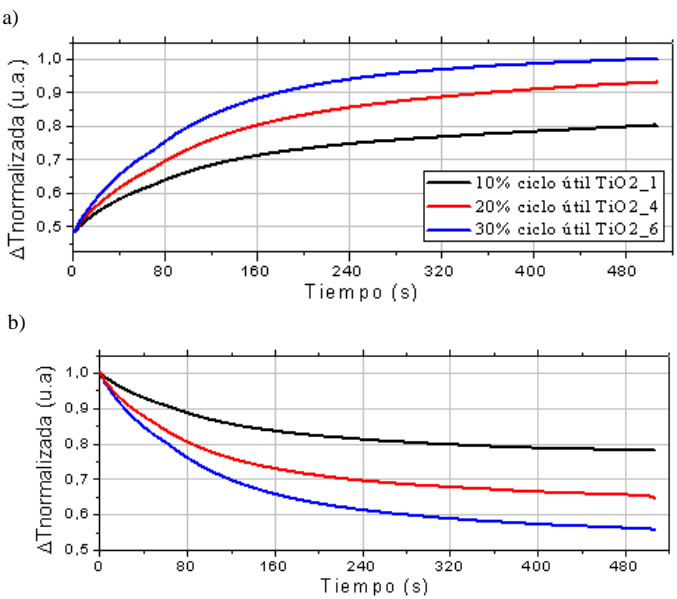


Fig. 4. Gradiente de temperatura de las muestras descritas en la Tabla I, en función del tiempo. Medida realizada en vacío con a) incidencia de luz láser y b) sin radiación.

En la Fig. 4 se muestra la evolución del gradiente de temperatura de las muestras de Ti recubiertas con S-TiO₂ por OEP, descritas en la Tabla I, en función del tiempo, con incidencia de luz láser (calentamiento) y sin ella (enfriamiento).

TABLE V
C_p DE LAS LÁMINAS RECUBIERTAS CON S-TiO₂.

Ciclo útil (%)	Concentración (mM)	Calor específico (J·g ⁻¹ ·K ⁻¹)
10	52	0,39 ± 0,01
	79	0,42 ± 0,02
20	52	0,38 ± 0,02
	79	0,43 ± 0,02
30	79	0,44 ± 0,02
	52	0,38 ± 0,01

D. Aplicación de ANOVA de un solo factor a los valores C_p de las muestras, correspondientes a variación de concentración del electrolito durante la OEP.

Se analizaron los valores de C_p de las muestras recubiertas con S-TiO₂, en relación con la variación de la concentración de CH₄N₂S. En la Tabla VI se muestran los valores promedio obtenidos, con su respectiva desviación estándar y coeficiente de variación. El coeficiente de variación se relaciona con la precisión del instrumento de medición y la homogeneidad de los datos. El valor promedio del C_p de las muestras, crecidas con concentraciones de 52 mM y 79 mM, fue de 0,386±0,008 J·g⁻¹·K⁻¹ y 0,428±0,008 J·g⁻¹·K⁻¹, respectivamente.

TABLE VI
C_p DE LAS LÁMINAS RECUBIERTAS CON S-TiO₂, CONSIDERANDO LA VARIACIÓN DE LA CONCENTRACIÓN DE CH₄N₂S EN EL ELECTROLITO.

Concentración	Recuento	Promedio (J g ⁻¹ ·K ⁻¹)	Desviación Estándar (J·g ⁻¹ ·K ⁻¹)	Coefficiente de Variación (%)
52	6	0,386	0,008	2,08
79	6	0,428	0,008	2,02
Total	12	0,407	0,020	5,66

El ANOVA de un factor sirve para comparar las medias de los resultados del parámetro medido. Para determinar el potencial de discriminación con el C_p, se planteó una hipótesis nula H₀ y una hipótesis alternativa H_A:

$$H_0: C_{p_{52mM}} = C_{p_{79mM}} = C_p \quad (10)$$

La hipótesis nula define que la media del C_p de las muestras crecidas con concentración de 52 mM y 79 mM de CH₄N₂S, son iguales; mientras que con la hipótesis alternativa H_A de (11), el valor del parámetro C_p es diferente en los dos casos.

$$H_A: C_{p_{52mM}} \neq C_{p_{79mM}} \neq C_p \quad (11)$$

TABLE VII
ANOVA APLICADO AL C_p DE LAS LÁMINAS RECUBIERTAS CON S-TiO₂, RELACIONADO CON LA VARIACIÓN DE LA CONCENTRACIÓN DE CH₄N₂S EN EL ELECTROLITO.

Fuente	Suma de Cuadrados (J·g ⁻¹ ·K ⁻¹)	Grados de libertad	Cuadrado Medio (J·g ⁻¹ ·K ⁻¹)	Razón -F	Valor-P
Entre grupos	0,0052	1	0,0051	73,78	0,00
Intra grupos	0,0007	10	6,98x10 ⁻⁵		
Total (Corr.)	0,0058	11			

En la Tabla VII se muestran los resultados del ANOVA; se observa que la variación total de los 12 datos analizados fue de 0,0058 J·g⁻¹·K⁻¹. Al ponderar estos valores con los correspondientes grados de libertad, se obtuvieron los cuadrados medios que reflejan la magnitud real de cada fuente de variación. Se nota que la diferencia debida a la concentración utilizada de CH₄N₂S es de 0,0052 J·g⁻¹·K⁻¹ y que el error es de 6,98x10⁻⁵ J·g⁻¹·K⁻¹; por lo tanto, el cuadrado medio de la concentración utilizada es aproximadamente 74 veces mayor que el cuadrado medio del error. Esto indica que las diferencias observadas entre las dos cantidades de concentraciones son significativas y que no se deben a pequeñas variaciones de las muestras. Como el valor P es menor del 5 % se rechaza la hipótesis nula y se concluye que no hay igualdad entre las medias para cada cantidad de concentración utilizada de CH₄N₂S. Para comprobar la presencia de diferencias significativas entre las medias del C_p de las muestras, se probó la hipótesis utilizando el método de mínima diferencia significativa (LSD).

TABLE VII
VALORES RESULTANTES DE LA APLICACIÓN DE LA PRUEBA LSD DE ACUERDO CON LAS CONCENTRACIONES USADAS EN LOS CRECIMIENTOS.

Contraste	Sig	Diferencia	+/- Límites
52 mM– 79 mM	¹	0,0414	0,0108

En la Tabla VII se observan los datos arrojados por la prueba LSD, de los que se determina que las medias son significativamente diferentes con un nivel del 95 % de confianza.

E. Aplicación de ANOVA de un solo factor a los valores C_p de las muestras, correspondientes a variación del ciclo útil.

En la Tabla VIII se muestran los valores promedio obtenidos con su respectiva desviación estándar y coeficiente de variación. El valor promedio del C_p de las muestras,

¹ Indica diferencia significativa.

relacionas con variación del ciclo útil durante la OEP, fue de $0,40 \pm 0,02 \text{ J} \cdot \text{g}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$, $0,41 \pm 0,03 \text{ J} \cdot \text{g}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$, y $0,41 \pm 0,03 \text{ J} \cdot \text{g}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$.

TABLE VIII

C_p DE LAS LÁMINAS RECUBIERTAS CON S-TiO₂, CONSIDERANDO LA VARIACIÓN DEL CICLO ÚTIL DURANTE LA OEP.

Ciclo útil (%)	Recuento	Promedio ($\text{J} \cdot \text{g}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$)	Desviación Estándar ($\text{J} \cdot \text{g}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$)	Coefficiente de Variación (%)
10	4	0,40	0,02	4,31
20	4	0,41	0,03	7,28
30	4	0,41	0,03	6,49
Total	12	0,4076	0,02	5,66

Como en el caso anterior, se planteó una hipótesis nula H_0 y una hipótesis alternativa H_A :

$$H_0: C_{p_{10\%}} = C_{p_{20\%}} = C_{p_{30\%}} = C_p \quad (12)$$

La hipótesis nula descrita en (12) define que las medias del C_p de las muestras crecidas con 10, 20 y 30% de ciclo útil son iguales; mientras que la hipótesis alternativa H_A de (13) propone que el valor del C_p es diferente en los tres casos:

$$H_A: C_{p_{10\%}} \neq C_{p_{20\%}} \neq C_{p_{30\%}} \neq C_p \quad (13)$$

TABLE IX

ANOVA APLICADO AL C_p DE LAS LÁMINAS RECUBIERTAS CON S-TiO₂, RELACIONADO CON LA VARIACIÓN DEL CICLO ÚTIL.

Fuente	Suma de Cuadrados ($\text{J} \cdot \text{g}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$)	Gl	Cuadrado Medio ($\text{J} \cdot \text{g}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$)	Razón-F	Valor-P
Entre grupos	0,00017	2	$8,538 \times 10^{-5}$	0,14	0,8752
Intra grupos	0,00567	9	0,00063		
Total (Corr.)	0,00585	11			

En la tabla IX se muestran los resultados del ANOVA; se observa que la variación total de los datos analizados fue de $0,00585 \text{ J} \cdot \text{g}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$. Se nota que el cuadrado medio es aproximadamente 0,14 veces mayor que el cuadrado medio del error; esto indica que las diferencias observadas entre los tres ciclos útiles no son significativas y se aprueba la hipótesis nula con un nivel del 5 % de significación, debido a que el valor P es mayor del 5 %; por lo que hay igualdad entre las medias para cada variación del ciclo útil.

IV. CONCLUSIONES

Mediante la técnica de relajación térmica se halló el C_p de láminas de Ti recubiertas con S-TiO₂ por OEP. El ANOVA de un solo factor, aplicado a los datos, cuya variable respuesta fue el valor de este parámetro, llevó a establecer que el C_p de

las muestras crecidas con el uso de CH₄N₂S a 52 mM y a 79 mM es aproximadamente $0,386 \text{ J} \cdot \text{g}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$ y $0,428 \text{ J} \cdot \text{g}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$, respectivamente.

El C_p de las muestras no presentó modificaciones relacionadas con la variación del ciclo útil durante el crecimiento por OEP, posiblemente debido a la influencia determinante que tuvo este parámetro en el porcentaje de fase Anatasa y Rutilo, que conlleva a cambios en la densidad de la muestra. Por otro lado, se encontró una dependencia de este valor con la cantidad de impureza agregada al recubrimiento; lo que sugiere que la concentración de CH₄N₂S no afecta significativamente el tamaño de grano, la porosidad, ni la fase de la muestra.

AGRADECIMIENTOS

Los autores agradecen a la Universidad del Quindío por la financiación de este trabajo a través del proyecto 924 “Evaluación de características mecánicas y térmicas de elementos estructurales elaborados con *guadua Angustifolia* Kunth y con un adhesivo sintetizado con aceite de higuerilla”.

REFERENCIAS

- [1] E. Marín, O. Delgado-Vasallo and H. Valiente, “A temperature relaxation method for the measurement of the specific heat of solids at room temperature in student laboratories,” American Association of Physics Teachers, vol. 71, no. 10, pp. 1032–1036, Octubre 2003. DOI: 10.1119/1.1586261.
- [2] N. A. Lara Bernal, “Método de calentamiento transitorio para la caracterización térmica de sólidos”. Ph.D. tesis, Instituto Politécnico Nacional, México, 2013.
- [3] S. García, E. Marín, O. Delgado-Vasallo, J. Portelles, G. Peña Rodríguez, A. Calderón, E. Martínez y J. M. Siqueiros, “Thermal properties of Sr_{0.3}Ba_{0.7}Ti_{1-x}Zr_xO₃ ferroelectric ceramics: Dependence on sample's porosity,” Journal Physics IV France, vol. 125, pp. 309–311, Diciembre 2005. DOI: 10.1051/jp4:2005125074.
- [4] J. Alexandre, F. Saboya, B. C. Marques, M. L. P. Ribeiro, C. Salles, M. G. da Silva, M. S. Stel, L. T. Auler and H. Vargas, “Photoacoustic thermal characterization of kaolinite clays, The Analyst,” vol. 124, pp. 1209–1214, Agosto 1999. DOI: 10.1039/a902601k.
- [5] A. Lara-Bernal, E. Marín, and A. Calderón, “Técnica de relajación térmica con excitación variable: Caso de la ‘rampa’ de intensidad,” Superficies y vacío, vol. 20, no. 3, pp. 17–20, Junio 2007, ISSN 1665-3521.
- [6] S. B. Luo, W. L. Wang, J. Chang, Z. C. Xia, and B. Wei, “Specific heat capacity of liquid and solid Ni_{83.5}Ti_{16.5} eutectic alloy, Chemical,” Physics Letters., vol. 679, pp. 172–175, Julio 2017. DOI: 10.1016/j.cplett.2017.04.053.
- [7] H. Valiente, O. Delgado-Vasallo, R. Abdelarrague, A. Calderón, and E. Marín, “Specific heat measurements by a thermal relaxation method: Influence of convection and conduction, International,” Journal Thermophysics., vol. 27, no. 6, pp. 1859–1872, Enero 2006. DOI: 10.1007/s10765-006-0127-1.
- [8] R. Quick, J.E.K. Schawe, P.J. Uggowitzer and S. Pogatscher, “Measurement of specific heat capacity via fast scanning calorimetry—Accuracy and loss corrections,” Thermochimica Acta, vol. 677, pp. 12–20, Julio 2019. DOI: 10.1016/j.tca.2019.03.021.
- [9] S.S. Gonçalves, “Novel alginate-chitosan aerogel fibers for potential wound healing applications”, conference: 8th international conference and exhibition on pharmaceutics & novel

drug delivery systems, Madrid, España, Marzo 2016. DOI: 10.4172/2153-2435.C1.027-032.

- [10] A. Rosencwaig and A. Gersho, "Theory of the photoacoustic effect with solids," *Journal of Applied Physics*. vol. 47, no. 64, p. 52, 1976.
- [11] G. Seidel and P. H. Keesom, "Specific heat of gallium and zinc in the normal and superconducting states," *Physical Review*, vol. 12, no. 4, pp. 1083–1088, Noviembre 1958. DOI: 10.1103/PhysRev.112.1083.
- [12] M. M. Yakunkin, "Mechanism of High-Temperature Heat Capacity of Tungsten: Study of Relaxation Processes," *Physics of the Solid State*, vol. 46, no. 2, pp. 219–225, Febrero 2004. DOI: 10.1134/1.1649413.
- [13] J. M. González, "Producción de películas de nitruro-titanio-aluminio- vanadio (tialv)n variando la temperatura del sustrato por la técnica papvd", M.S thesis. Universidad nacional de Colombia, sede Manizales, Colombia, 2007.
- [14] F. Incropera and D. Dewitt. *Fundamentos de transferencia de calor*. ED-4, Prentice Hall, México, 1999. ISBN: 970-17-0170-4.
- [15] Y. Wang, J. Li, P. Peng, T. Lu, and L. Wang, "Preparation of S-TiO₂ photocatalyst and photodegradation of L-acid under visible light," *Applied Surface Science*, vol. 254, no. 16, pp. 5276–5280, Junio 2008. DOI: 10.1016/j.apsusc.2008.02.050.
- [16] R. A. Spurr and H. Myers, "Quantitative analysis of anatase-rutile mixtures with an x-ray diffractometer," *Analytical Chemistry*, vol. 29, no. 5, pp. 760–762, Mayo 1957. DOI: 10.1021/ac60125a006.
- [17] R. Bacsá, J. Kiwi, T. Ohno, P. Albers, and V. Nadochenko, "Preparation, testing and characterization of doped TiO₂ active in the peroxidation of biomolecules under visible light," *Journal of Physical Chemistry B*, vol. 109, no. 12, pp. 5994–6003, Marzo 2005. DOI: 10.1021/jp044979c.

ORCID: <https://orcid.org/0000-0002-5555-9210>



John Alexander García Giraldo, nacido en Armenia Colombia es ingeniero electrónico egresado de la Universidad del Quindío (2014). Ha sido dos veces Joven Investigador de Colciencias (2015 y 2018) y joven investigador en la misma Universidad de graduación (2017), docente catedrático en el programa de Ingeniería electrónica (2016) y docente en el técnico de instalaciones eléctricas el Instituto técnico Comfenalco Quindío (2017). Su trabajo de grado se enfocó en el diseño e instrumentación de un proceso térmico para la obtención de carbón activado a partir de la guadua. Sus trabajos como joven investigador se enfocan en la medición de parámetros térmicos de productos biológicos y químicos, programación de sistemas embebidos y diseño de circuitos eléctricos y electrónicos CAD y PCB. Integrante del GICADE, de la Universidad del Quindío.

ORCID: <https://orcid.org/0000-0002-2628-7850>



Fernando Gordillo-Delgado es licenciado en matemáticas y física, egresado de la Universidad del Tolima (Colombia). Hizo su especialización en física en este mismo centro educativo y obtuvo su título de maestría en ciencias con especialización en física en el Centro de Investigación y de Estudios Avanzados del IPN (México).

Cursó sus estudios de doctorado en el Centro de Investigación en Ciencia Aplicada y Tecnología Avanzada del IPN (México). Actualmente es docente de la Universidad del Quindío (Colombia). Su trabajo de investigación ha estado orientado hacia la aplicación de nuevos materiales y técnicas de caracterización fototérmicas al desarrollo de la producción agrícola más limpia.

ORCID: <https://orcid.org/0000-0002-2940-1129>



Diego Fernando Valencia Grisales, nació en Cali, Valle del Cauca, Colombia. Obtuvo su título de Ingeniero Electrónico de la Universidad del Quindío (UQ) en abril del 2019. Desarrolló su trabajo de grado en el GICADE de la UQ, en el cual diseñó e implementó un sistema para medir calor específico en muestras

sólidas mediante radiación de luz láser y termometría infrarroja. Sus áreas de interés están ligadas a la aplicación del efecto fotoacústico y a la caracterización térmica de los materiales. Actualmente cursa sus estudios de maestría en el Instituto Nacional de Astrofísica Óptica y Electrónica (INAOE) en Puebla, México.