

CRECIMIENTO DE FASES NITRURADAS EN HIERRO PURO ARMCO OBTENIDAS POR EL PROCESO DE NITRURACIÓN EN POLVO

M. Elias-Espinosa^a, M. Ortiz-Domínguez^{b,c}, I. Campos-Silva^d, D. Sánchez-Campos^c, O. A. Gómez-Vargas^e, A. Cruz-Avilés^b, M. A. Abreu-Quijano^b, A. Arenas-Flores^c, E. Cardoso-Legorreta^c

^aInstituto Tecnológico y de Estudios Superiores de Monterrey Campus Santa Fe, Av. Carlos Lazo No. 100, Del. Álvaro Obregón, CP. 01389, D. F., México.

^bUniversidad Autónoma del Estado de Hidalgo, Escuela Superior de Ciudad Sahagún-Ingeniería Mecánica, Carretera Cd. Sahagún-Otumba s/n, Zona Industrial CP. 43990, Hidalgo, México.

^cUniversidad Autónoma del Estado de Hidalgo-AACTyM, Carretera Pachuca Tulancingo Km. 4.5, Mineral de la Reforma. CP. 42184. Hidalgo, México.

^dInstituto Politécnico Nacional, Grupo de Ingeniería de Superficies, SEPI-ESIME, U. P. Adolfo López Mateos, Zacatenco, 07738, D. F., México.

^eInstituto Tecnológico de Tlalnepantla-ITTTLA. Av. Instituto Tecnológico, S/N. Col. La Comunidad, Tlalnepantla de Baz, Estado de México, CP 54070, México.

martin_ortiz@uaeh.edu.mx

RESUMEN

El presente trabajo estudia el crecimiento de las capas de nitruros de hierro generadas por el proceso de nitruración en polvo, sobre la superficie de un hierro puro Armco. El tratamiento termoquímico de nitruración en polvo consiste en un polvo rico en nitrógeno (CaCN_2), con el que se cubren las piezas que se desean endurecer empleando la técnica de empaquetamiento en caja. Las variables utilizadas en este estudio fueron: cuatro valores de temperatura (773, 798, 823 y 848 K) con cinco tiempos de tratamiento (2, 4, 6, 8 y 12 h) y tres relaciones activador/polvo rico en nitrógeno (0.20, 0.25 y 0.35). Empleando las ecuaciones de balance de masa en las interfaces de crecimiento $\varepsilon\text{-Fe}_2\text{N}_{1-y}/\gamma'\text{-Fe}_4\text{N}_{1-x}$ y $\gamma'\text{-Fe}_4\text{N}_{1-x}/\text{Fe}$, se determinó la movilidad del boro en la superficie del sustrato ($D_{\varepsilon\text{-Fe}_2\text{N}_{1-y}}$ y $D_{\gamma'\text{-Fe}_4\text{N}_{1-x}}$), considerando la influencia de los tiempos de incubación para cada fase de crecimiento ($t_0^{\varepsilon\text{-Fe}_2\text{N}_{1-y}}$ y $t_0^{\gamma'\text{-Fe}_4\text{N}_{1-x}}$). Para validar el modelo de difusión propuesto, el valor simulado para los espesores de las capas $\varepsilon\text{-Fe}_2\text{N}_{1-y}$ y $\gamma'\text{-Fe}_4\text{N}_{1-x}$ se comparó con un valor experimental respectivamente. La morfología de la capa fue observada a través de Microscopía Electrónica de Barrido (SEM) y Microscopía Óptica. Las fases $\varepsilon\text{-Fe}_2\text{N}_{1-y}$ y $\gamma'\text{-Fe}_4\text{N}_{1-x}$ fueron identificadas por el método de difracción de rayos X.

Palabras Clave: Nitruración, Modelo de Difusión, Energía de activación, Tiempo de incubación, Tratamiento Termoquímico.

ABSTRACT

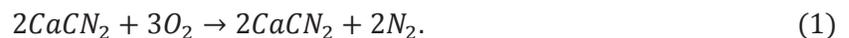
The present work studies the growth of iron nitride layer produced by powder pack nitriding process on the surface of a pure iron Armco. The powder pack nitriding process uses nitrogen rich powder (CaCN₂). The variables used in this study were four values of temperature (773, 798, 823 and 848 K) with five treatment times (2, 4, 6, 8 and 12 h) and three activator/powder ratios (0.20, 0.25 and 0.35) were used for the set of experimental conditions of the powder-pack nitriding process. Using the mass balance equations at interfaces growth $\epsilon\text{-Fe}_2\text{N}_{1-y}/\gamma'\text{-Fe}_4\text{N}_{1-x}$ y $\gamma'\text{-Fe}_4\text{N}_{1-x}/\text{Fe}$, mobility of boron it was determined on the surface of the substrate ($D_{\epsilon\text{-Fe}_2\text{N}_{1-y}}$ and $D_{\gamma'\text{-Fe}_4\text{N}_{1-x}}$), considering the influence of the incubation times for each phase of growth ($t_0^{\epsilon\text{-Fe}_2\text{N}_{1-y}}$ y $t_0^{\gamma'\text{-Fe}_4\text{N}_{1-x}}$). To validate the proposed diffusion model, the simulated value for the thickness of the $\epsilon\text{-Fe}_2\text{N}_{1-y}$ layers $\gamma'\text{-Fe}_4\text{N}_{1-x}$ was compared with an experimental value respectively. The morphology of the layer was observed by Scanning Electron Microscopy (SEM) and Optical Microscopy. The $\epsilon\text{-Fe}_2\text{N}_{1-y}$ and $\gamma'\text{-Fe}_4\text{N}_{1-x}$ phases were identified by x-ray diffraction method.

Keywords: Nitriding, Diffusion Model, Activation energy, Incubation time, Thermochemical treatment.

1. INTRODUCCIÓN

La nitruración es un tratamiento termoquímico mediante el cual se consigue que se difunda nitrógeno atómico sobre la superficie de un sustrato, esto genera una monocapa $\gamma'\text{-Fe}_4\text{N}_{1-x}$ o una bicapa $\epsilon\text{-Fe}_2\text{N}_{1-y}/\gamma'\text{-Fe}_4\text{N}_{1-x}$. Estas capas mejoran las propiedades superficiales de los sustratos: aumento de dureza, resistencia al desgaste, resistencia a la fatiga, alta resistencia a la cavitación, y buena resistencia a la corrosión [1-3].

La nitruración en polvo es un tratamiento termoquímico que utiliza el proceso de empaquetamiento y es adecuado para componentes ingenieriles con geometrías complejas y con distintos requisitos para la formación de capas nitruradas. La ventaja de este método es su bajo costo en comparación con otras tecnologías, tales como nitruración iónica o nitruración post-descarga microondas [2,3]. La nitruración en polvo utiliza una mezcla de Cianamida de Calcio (CaCN₂) (23.5% N), este compuesto produce nitrógeno cuando se disocia a temperaturas superiores a los 673 K, como se muestra en la ecuación (1) [4-6].

**1.1 MODELO DE DIFUSIÓN**

Se propone un modelo matemático para determinar la cinética de crecimiento en la monocapa $\gamma'\text{-Fe}_4\text{N}_{1-x}$ y/o bicapa $\epsilon\text{-Fe}_2\text{N}_{1-y}/\gamma'\text{-Fe}_4\text{N}_{1-x}$ en la superficie del hierro Armco empleando el proceso de nitruración en polvo. El modelo se plantea a partir del estado estacionario que describe el proceso de difusión, el movimiento de las fases, las caídas de concentración y el balance de masa en las interfases de crecimiento. Además, se parte de las suposiciones que las fases no comienzan a formarse instantáneamente ($t' = 0$) sino a partir de un cierto tiempo de incubación

$t_0^{(Fe_2N_{1-y}, Fe_4N_{1-x})}(T)$, en el cual se representa la formación de una película base, la cual termina con la aparición de los primeros nitruros de hierro. El modelo asume un perfil de concentración lineal de nitrógeno para cada una de las fases formadas (ϵ - Fe_2N_{1-y} y/o γ' - Fe_4N_{1-x}) en la superficie del hierro Armco, como se puede observar en la Figura 1. Además el modelo propone en la superficie del substrato una composición inicial C_0 . Como en la superficie del substrato es donde se presenta la adsorción de átomos de nitrógeno y estos avanzan en dirección al núcleo del substrato, se considera que existe un flujo de átomos en las interfaces (γ'/Fe y ϵ/γ') de las fases formadas. Existen modelos de difusión de nitrógeno, en donde se observa el término C_{ads}^N que representa la concentración de nitrógeno absorbido en la superficie del material.

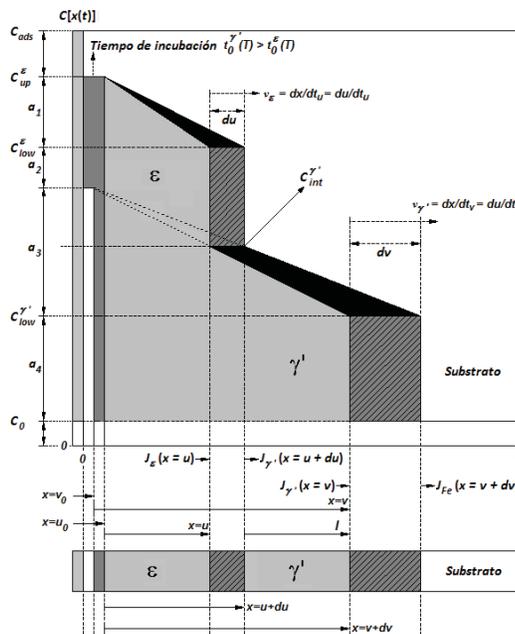


Figura 1. Perfiles de concentración del nitrógeno en las capas γ' - Fe_4N_{1-x} y ϵ - Fe_2N_{1-y} .

1.2 MODELO DE DIFUSIÓN DE LA CAPA CONSIDERANDO ÚNICAMENTE γ' - Fe_4N_{1-x}

En el modelo de difusión se considera que la fase γ' - Fe_4N_{1-x} es la primera en formarse, los tiempos de incubación de las fases son independientes y diferentes $t_0^{Fe_2N_{1-y}}(T) > t_0^{Fe_4N_{1-x}}(T)$, así el coeficiente de difusión del nitrógeno en la fase γ' - Fe_4N_{1-x} , se puede determinar de manera independiente. Las condiciones iniciales y las de frontera para $C_{Fe_4N_{1-x}}[x(t)]$ son: $t' = 0, x > 0, C_{Fe_4N_{1-x}}[x(t)] = C_0, C_{Fe_4N_{1-x}}[x = v_0 \approx 0] = C_{up}^{\gamma'}$ y $C_{Fe_4N_{1-x}}[x = v] = C_{low}^{\gamma'}$ [7,8], v_0 representa la película base de la etapa de nucleación ≈ 0 en comparación a el espesor de v . Bajo la condiciones de frontera se obtiene el perfil de concentración lineal del nitrógeno en la fase Fe_4N_{1-x} :

$$C_{Fe_4N_{1-x}}[x(t)] = C_{up}^{\gamma'} + \frac{C_{low}^{\gamma'} - C_{up}^{\gamma'}}{v} x. \quad (2)$$

Bajo las suposiciones antes mencionadas, se puede implementar una ecuación basada en la conservación de la materia en la interfase de crecimiento:

$$C_{low}^{\gamma'} + C_0 + \left(\frac{C_{int}^{\gamma'} - C_{low}^{\gamma'}}{2} \right). \quad (3)$$

El avance de la interfase Fe_4N_{1-x} y Fe es: $\Delta C_N^{\gamma'/Fe} = J_{\gamma'} dt - J_{Fe} dt$ [10] Considerando una área unitaria plana en la interface Fe_4N_{1-x}/Fe y una distancia dv en un tiempo dt_v (t_v representa el tiempo de formación de la fase), entonces se forma un volumen $(1 \cdot 1 \cdot dv)$. Lo anterior nos indica que el incremento de dv del espesor de capa de Fe_4N_{1-x} en un tiempo dt_v ocurre bajo el consumo simultáneo de la capa de espesor del dv sustrato. Por lo que, la acumulación de átomos de nitrógeno en el incremento dv se puede expresar de la siguiente manera:

$$\left(\frac{C_{low}^{\gamma'} - 2C_0 + C_{up}^{\gamma'}}{2} \right) (1 \cdot 1 \cdot dv) = J_{\gamma'}(x = v)(1 \cdot 1 \cdot dt_v) - J_{Fe}(x = v + dv)(1 \cdot 1 \cdot dt_v). \quad (4)$$

La relación entre el flujo y el gradiente de concentración de la interfase están dados por la primera ley de Fick, y como el flujo de átomos de nitrógeno es de la fase Fe_4N_{1-x} hacia la interfase Fe_4N_{1-x}/Fe y de esta última hacia el sustrato Fe, se observa que el flujo saliente se anula ($J_{Fe} = 0$), debido a la baja solubilidad que tienen los átomos de nitrógeno con el sustrato ($C_0 \approx 0.01\%$) [9], por lo tanto:

La ley de crecimiento parabólico $v = k_{\gamma'} t_v^n$, se deriva y se sustituye en la ecuación (4), por lo tanto: $v = k_{\gamma'} \{t' - [t_0^{\gamma'}(T)]\}^{1/2}$, donde $[t_0^{\gamma'}(T)]^{1/2}$ representa el tiempo de incubación. Finalmente despejando se obtiene la relación del coeficiente de difusión de la fase γ' - Fe_4N_{1-x} :

$$D_{\gamma'} = \frac{(C_{low}^{\gamma'} - 2C_0 + C_{up}^{\gamma'})}{4(C_{low}^{\gamma'} - C_{up}^{\gamma'})} (k_{\gamma'}). \quad (m^2 s^{-1}) \quad (5)$$

1.2.1 MODELO DE DIFUSIÓN DE LA CAPA CONSIDERANDO ϵ - Fe_2N_{1-y} Y γ' - Fe_4N_{1-x}

En el modelo de difusión se consideró que la fase γ' - Fe_4N_{1-x} es la primera en formarse y después sobre esta se forma la fase ϵ - Fe_2N_{1-y} . Los tiempos de incubación de las fases son independientes y diferentes $t_0^{\epsilon Fe_2 N_{1-y}}(T) > t_0^{\gamma' Fe_4 N_{1-x}}(T)$. De tal manera que las condiciones iniciales y las de frontera

para $C_{Fe_2N_{1-y}}[x(t)]$ son: $t' = 0, x > 0$, donde: $C_i[x(t)] = C_0$, con: $i = Fe_4N_{1-x}, Fe_2N_{1-y}, C_{Fe_2N_{1-y}}[x = u_0 \approx 0] = C_{up}^\varepsilon, C_{Fe_2N_{1-y}}[x = u] = C_{low}^\varepsilon, C_{Fe_4N_{1-x}}[x = u] = C_{int}^{\gamma'}$ y $C_{Fe_4N_{1-x}}[x = v] = C_{low}^{\gamma'}$ [8,9], u_0 representa la película base de la etapa de nucleación ≈ 0 en comparación a el espesor de u . Bajo las condiciones de frontera se obtiene el perfil de concentración lineal del nitrógeno en la fase Fe_2N_{1-y} :

$$C_{Fe_2N_{1-y}}[x(t)] = C_{up}^\varepsilon + \frac{C_{low}^\varepsilon - C_{up}^\varepsilon}{u}x. \quad (6)$$

Bajo las suposiciones antes mencionadas, se puede implementar un par de ecuaciones (3) y (7) basadas en la conservación de la materia en las interfaces de crecimiento:

$$C_{low}^\varepsilon + C_{int}^{\gamma'} + \left(\frac{C_{up}^\varepsilon - C_{low}^\varepsilon}{2} \right). \quad (7)$$

El avance de la interfase Fe_2N_{1-y} y Fe_4N_{1-x} es: $\Delta C_N^{\varepsilon/\gamma'} = J_\varepsilon dt - J_{\gamma'} dt$ [9]. Considerando una área unitaria plana en la interface Fe_2N_{1-y}/Fe_4N_{1-x} y Fe_4N_{1-x}/Fe y una distancia du en un tiempo dt_u (t_u representa el tiempo de formación de la fase), entonces se forma un volumen ($du \cdot 1 \cdot 1$). Lo anterior nos indica que el incremento de du del espesor de capa de Fe_2N_{1-y} en un tiempo dt_u ocurre bajo el consumo simultáneo de la capa de espesor del du substrato. La acumulación de átomos de nitrógeno en el incremento du se puede expresar de la siguiente manera:

$$\left(\frac{C_{low}^\varepsilon - 2C_{int}^{\gamma'} + C_{up}^\varepsilon}{2} \right) (1 \cdot 1 \cdot du) = J_\varepsilon(x = u)(1 \cdot 1 \cdot dt_u) - J_{\gamma'}(x = u + du)(1 \cdot 1 \cdot dt_u). \quad (8)$$

Considerado un perfil lineal de concentración de la fase γ' - Fe_4N_{1-x} , la pendiente del flujo se puede deducir con los términos u , v y l , (ver Figura 1), y se puede escribir de la siguiente forma:

$$\frac{C_{low}^{\gamma'} - C_{int}^{\gamma'}}{l} = \frac{C_{low}^{\gamma'} - C_{up}^{\gamma'}}{v} = \frac{C_{int}^{\gamma'} - C_{up}^{\gamma'}}{u}. \quad (9)$$

Sustituyendo la ecuación (9) en la ecuación (8):

$$\left(\frac{C_{low}^\varepsilon - 2C_{int}^{\gamma'} + C_{up}^\varepsilon}{2} \right) \left(\frac{du}{dt_u} \right) = \left[-D_\varepsilon \left(\frac{C_{low}^\varepsilon - C_{up}^\varepsilon}{u} \right) \right] - \left[D_{\gamma'} \left(\frac{C_{up}^{\gamma'} - C_{int}^{\gamma'}}{u} \right) \right]. \quad (10)$$

La ley de crecimiento parabólico $u = k_\varepsilon t_u^m$, se deriva y se sustituye en la ecuación (10), por lo tanto: $u = k_\varepsilon \{t' - [t_0^\varepsilon(T)]\}^{1/2}$ donde $[t_0^\varepsilon(T)]^{1/2}$ representa el tiempo de incubación. Finalmente despejando se obtiene la relación del coeficiente de difusión de la fase ε -Fe₂N_{1-y}:

$$D_\varepsilon = \frac{(C_{low}^\varepsilon - 2C_{int}^{\gamma'} + C_{up}^\varepsilon)(k_\varepsilon^2) + 4D_{\gamma'}(C_{up}^{\gamma'} - C_{int}^{\gamma'})}{4(C_{up}^\varepsilon - C_{low}^\varepsilon)} \quad (m^2s^{-1}) \quad (11)$$

2. PROCEDIMIENTO EXPERIMENTAL

2.1 PROCESO DE NITRURACIÓN

El material utilizado para ser nitrurado fue hierro Armco, con una composición química de <200 ppm de C, <800 ppm de Mn, <200 ppm de P y <150 ppm de S. Las muestras fueron de forma cúbica con una dimensión de 8.5 mm x 8.5 mm x 5 mm. Antes del proceso de nitruración las muestras fueron pulidas y se les realizó un decapado y pasivado con ácido sulfúrico, para retirar óxidos y otros contaminantes como grasa, aceites y pinturas.

Posterior las muestras se limpiaron por ultrasonido en una solución de alcohol y agua desionizada durante 5 min a temperatura ambiente, y se secaron. El contenedor es una caja cilíndrica cerrada (AISI 1018), al cual previamente se le realizó un tratamiento de nitruración para saturar sus paredes internas. Las muestras fueron embebidas dentro del contenedor con una mezcla de CaCN₂. El tratamiento se realizó en un horno convencional con: cuatro valores de temperatura (773, 798, 823 y 848 K) y cinco tiempos de tratamiento (2, 4, 6, 8 y 12 h) y tres relaciones activador/polvo rico en nitrógeno (0.20, 0.25 y 0.35). Una vez terminado el tratamiento, el recipiente se retiró del horno y se dejó enfriar a temperatura ambiente.

2.2 TÉCNICAS EXPERIMENTALES

Las muestras fueron cortadas transversalmente empleando un disco de diamante de la serie 15HC, y se les realizó una preparación metalográfica. Para poder observar las secciones transversales de las capas de nitruro formadas se utilizó un microscopio óptico de campo claro Olympus GX51. Para el estudio cinético, el espesor de la capa de nitruro se midió con la ayuda de software MSQ PLUS. Para asegurar la reproducibilidad de las capas medidas, cincuenta mediciones fueron tomadas de diferentes secciones de las muestras nitruradas para estimar el espesor de las capas γ' -Fe₄N_{1-x} y ε -Fe₂N_{1-y}; definidas como un valor medio de los dientes largo nitruro [10].

La presencia de los nitruros de hierro formado en la superficie de la muestra nitrurada se determinó por medio de equipos de Difracción de Rayos X (XRD) (D8-Focus) utilizando radiación CoK α en $\lambda = 1.05406$ nm. La distribución elemental dentro de la sección transversal de la capa de nitruro se determinó por espectroscopia de dispersión de electrones (EDS) equipo (JEOL JSM 6300 LV).

3. RESULTADOS Y DISCUSIÓN

3.1 OBSERVACIONES EN MICROSCOPIA ÓPTICA

La Figura 2 muestra las secciones transversales de las capas de nitruro formados en la superficie del hierro Armco a 848 K, 8 h de tiempo de tratamiento y con tres relaciones de activador/polvo rico en nitrógeno (0.20, 0.25 y 0.35). La microestructura resultante muestra la formación de la monocapa γ' -Fe₄N_{1-x} o la bicapa ϵ -Fe₂N_{1-y}/ γ' -Fe₄N_{1-x}, las cuales se observan densas, compactas y homogéneas, con una morfología semiplana. Además, se observa que, el crecimiento de las capas dependen de: la temperatura, el tiempo de tratamiento y la relación activador/polvo rico en nitrógeno.

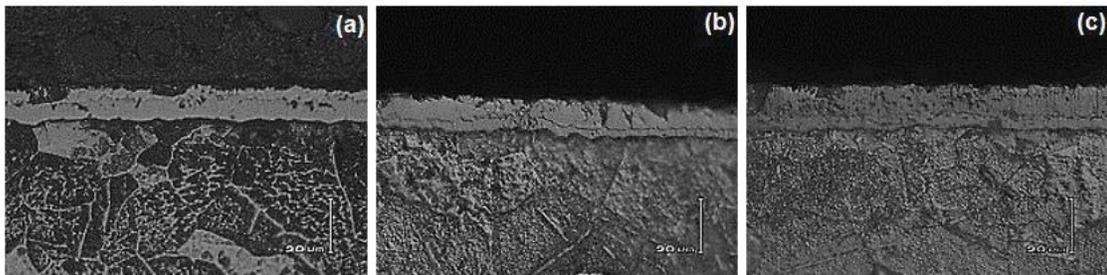


Figura 2. Crecimiento de la monocapa γ' -Fe₄N_{1-x} o bicapa ϵ -Fe₂N_{1-y}/ γ' -Fe₄N_{1-x} formadas en la superficie de hierro Armco, bajo las siguientes condiciones: temperatura 848 K, tiempo de tratamiento 8 h, relación activador/polvo rico en nitrógeno: (a) 0.20, (b) 0.25 y (c) 0.35.

3.2 OBSERVACIONES EN SEM Y ANÁLISIS EDS

El análisis EDS obtenido por SEM se muestra en la Figura 3. Los resultados obtenidos señalan que en el caso del nitrógeno, se observa que va en aumento de γ' -Fe₄N_{1-x} a ϵ -Fe₂N_{1-y}. Asimismo, el carbono se presenta en mayor concentración en el sustrato, y disminuye en γ' -Fe₄N_{1-x} y con menor disolución en la capa ϵ -Fe₂N_{1-y}. Esto indica que el carbono tiende a ser desplazado por la capa nitrurada en dirección al sustrato.

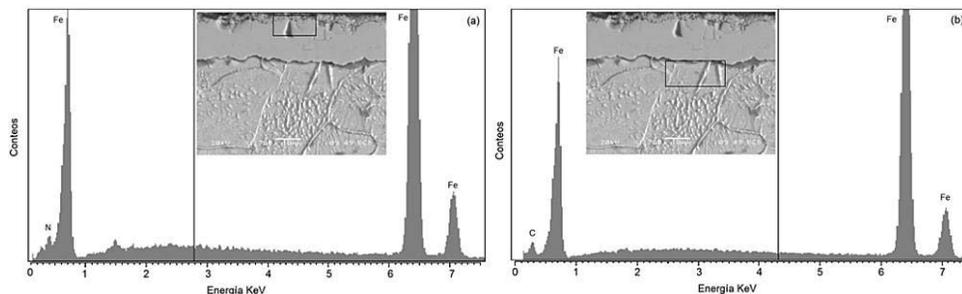


Figura 3. EDS en dos zonas de la capa generada por nitruración en polvo sobre la superficie de un hierro Armco, bajo la siguientes condiciones: tiempo de tratamiento 6 h, temperatura de 848 K y una relación activador/polvo rico en nitrógeno de 0.35. (a) zona de capa nitrurada, (b) zona de difusión.

3.3 ANÁLISIS DE DIFRACCIÓN DE RAYOS X

La Figura 4 muestra el XRD de la superficie de dos piezas nitruradas de hierro Armco, y se confirmó la formación de las fases ϵ -Fe₂N_{1-y} y γ' -Fe₄N_{1-x}. En estas difracciones los picos son diferentes de intensidad y dependen de las orientaciones cristalográficas de los cristales de ϵ -Fe₂N_{1-y} y γ' -Fe₄N_{1-x}. En un punto de vista cinético los cristales comienzan su nucleación en la superficie del sustrato, cuando la matriz alcanza el nivel de saturación por átomos de nitrógeno, y posterior la coalescencia de estos núcleos se convierte en una capa γ' -Fe₄N_{1-x}, posterior cuando la aumenta la saturación sobre la capa γ' -Fe₄N_{1-x} se inicia la formación de la capa ϵ -Fe₂N_{1-y} bajo el mismo mecanismo anterior

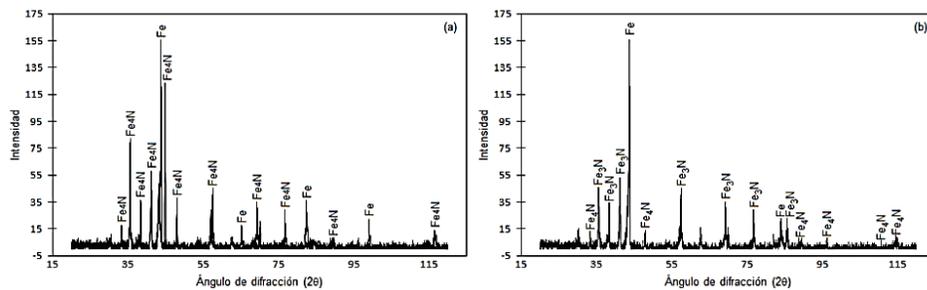


Figura 4. Patrón de difracción de rayos X (XRD), originado durante la detección de las fases γ' -Fe₄N_{1-x} y ϵ -Fe₂N_{1-y}, generadas en la superficie de hierro Armco bajo las siguientes condiciones: (a) tiempo de tratamiento 4 h, temperatura de 823 K y una relación activador/polvo rico en nitrógeno de 0.25; (b) tiempo de tratamiento 12 h, temperatura de 823 K y una relación activador/polvo rico en nitrógeno de 0.25.

3.4 CINÉTICA DE CRECIMIENTO DE LAS FASES ϵ -Fe₂N_{1-y} Y γ' -Fe₄N_{1-x}

Con los resultados obtenidos de la medición de espesores de capas generadas se graficó v^2 vs t' y u^2 vs t' , como se puede observar en las Figura 5. Las pendientes de las líneas rectas representan las constantes de crecimiento parabólico k_{total}^2 y k_{ϵ}^2 respectivamente, y su intersección con el eje de las abscisas indica el tiempo de incubación de la capa

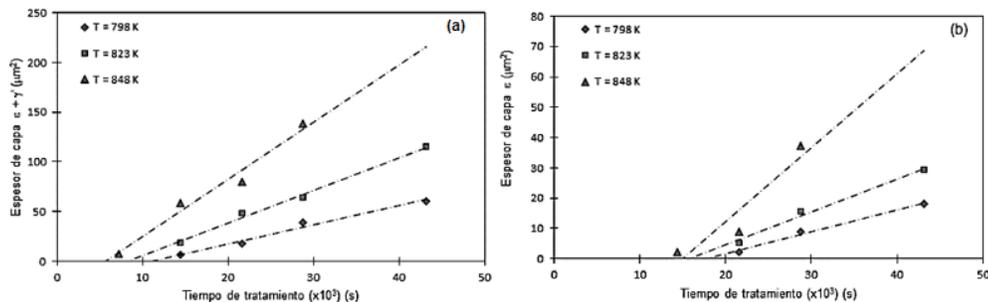


Figura 5. Evolución de los espesores de capa generada en hierro Armco con una relación activador/polvo rico en nitrógeno 0.20, (a) capa ϵ -Fe₂N_{1-y} + γ' -Fe₄N_{1-x}, (b) capa ϵ -Fe₂N_{1-y}.

Asumiendo la relación de Arrhenius, y utilizando las constantes de crecimiento parabólico obtenidas para las fases γ' -Fe₄N_{1-x} y ϵ -Fe₂N_{1-y}, se obtienen las energías de activación $Q_{\gamma'}$ y Q_{ϵ} , en la Figura 6 se indica la energía necesaria para estimular la difusión del nitrógeno.

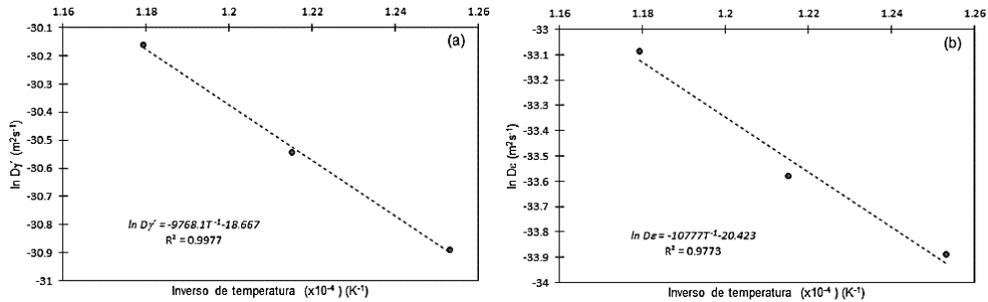


Figura 6. Gráficas de Arrhenius para la nitruración en polvo de un hierro Armco, con una relación activador/polvo rico en nitrógeno 0.20, (a) fase γ' -Fe₄N_{1-x}, (b) fase ϵ -Fe₂N_{1-y}.

Tabla 1 Energía de activación y factor pre-exponencial para formar las fases ϵ -Fe₂N_{1-y} y γ' -Fe₄N_{1-x} por difusión de nitrógeno en hierro puro.

Relación activador/Polvo rico en nitrógeno	$Do_{\square'}$ (m ² s ⁻¹)	$Q_{\square'}$ (Jmol ⁻¹)	Do_{\square} (m ² s ⁻¹)	Q_{\square} (Jmol ⁻¹)
0.20	7.82×10^{-9}	81211.98	1.35×10^{-9}	89599.98
0.25	9.84×10^{-9}	79549.18	2.47×10^{-9}	89624.92
0.35	1.64×10^{-8}	79535.88	4.13×10^{-9}	89325.62

Como se observa en la Tabla 1, la energía de activación no representa cambios en función de las relaciones activador /polvo, siendo una propiedad intrínseca de las fases de nitruros de hierro. Por lo tanto, se puede tomar un promedio para obtener los valores de $Q_{\gamma'}$ y Q_{ϵ} , en el conjunto experimental de la nitruración en polvo, estos valores coinciden con la literatura [11-13]. Por otro lado se observa que el coeficiente de difusión está influenciado por el porcentaje de activador utilizado, ya que conforme aumenta la relación activador/polvo rico en nitrógeno, teniendo en cuenta todo lo anterior se obtienen los coeficientes de difusión como se observa en la Figura 7.

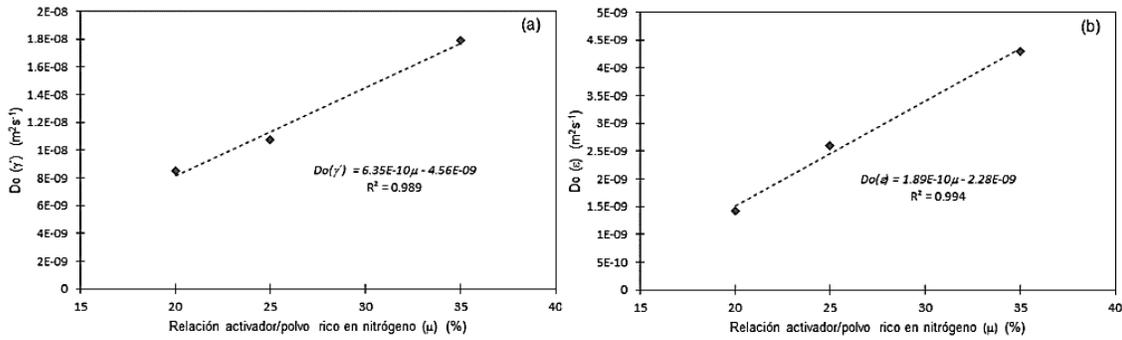


Figura 7. Influencia de la relación activador/polvo rico en nitrógeno, en el coeficiente de difusión para la nitruración por polvo en la superficie de hierro Armco, (a) fase γ' -Fe₄N_{1-x}, (b) fase ϵ -Fe₂N_{1-y}.

Utilizando la ecuación de relación activador/polvo rico en nitrógeno, obtenemos las relaciones tipo Arrhenius para los coeficientes de difusión del nitrógeno en las fases γ' -Fe₄N_{1-x} y ϵ -Fe₂N_{1-y}:

$$D_{\gamma'} = (6.35 \times 10^{-10} \mu - 4.56 \times 10^{-9}) \exp\left(-\frac{80.1 \pm 0.9 \text{ kJmol}^{-1}}{RT}\right), \quad (\text{m}^2 \text{s}^{-1}) \quad (12)$$

$$D_{\epsilon} = (1.89 \times 10^{-10} \mu - 2.28 \times 10^{-9}) \exp\left(-\frac{89.5 \pm 0.2 \text{ kJmol}^{-1}}{RT}\right). \quad (\text{m}^2 \text{s}^{-1}) \quad (13)$$

Finalmente utilizando las ecuaciones de Arrhenius (12) y (13) se pueden reescribir las ecuaciones de crecimiento parabólico para los espesores de las capas γ' -Fe₄N_{1-x}, y ϵ -Fe₂N_{1-y}.

$$v = \left(\frac{D_{\gamma'} 4t' (C_{up}^{\gamma'} - C_{low}^{\gamma'})}{(C_{low}^{\gamma'} - 2C_0 + C_{up}^{\gamma'})} \right)^{1/2} \left(1 - \frac{t_0^{\gamma'}(T)}{t'} \right)^{1/2}, \quad (m) \quad (14)$$

$$u = \left(\frac{D_{\epsilon} 4t' (C_{up}^{\epsilon} - C_{low}^{\epsilon}) - 4D_{\gamma'} (C_{up}^{\gamma'} - C_{int}^{\gamma'})}{(C_{low}^{\epsilon} - 2C_{int}^{\gamma'} + C_{up}^{\epsilon})} \right)^{1/2} \left(1 - \frac{t_0^{\epsilon}(T)}{t'} \right)^{1/2}. \quad (m) \quad (15)$$

En la Tabla 2 se presenta la comparación de los valores calculados con las ecuaciones (14) y (15) y los valores obtenidos experimentalmente.

Tabla 2 Comparación de los valores experimentales, y los valores calculados de los espesores de capas nitruradas formadas superficialmente bajo las siguientes condiciones: (a) temperatura 798 K, tiempo de tratamiento 9 h, relación activador/polvo rico en nitrógeno 0.25; (b) temperatura 823 K, tiempo de tratamiento 9 h, relación activador/polvo rico en nitrógeno 0.35.

Fases	Relación activador/polvo rico en nitrógeno	Espesor de capa estimado a partir de las ecuaciones (14) y (15) (μm)	Espesor de capa experimental (μm)	Error (%)
γ' -Fe ₄ N _{1-x} (v)	0.25	8.7	8.4 ± 1.2	3.5
ϵ -Fe ₂ N _{1-y} (u)		4.6	5.0 ± 0.9	8.0
γ' -Fe ₄ N _{1-x} (v)	0.35	14.9	15.2 ± 1.2	1.9
ϵ -Fe ₂ N _{1-y} (u)		9.9	9.6 ± 0.7	3.1

4. CONCLUSIONES

En el presente trabajo se estimó la cinética de crecimiento de las capas γ' -Fe₄N_{1-x} y ϵ -Fe₂N_{1-y} formadas en la superficie de un hierro Armco, generadas por el proceso de nitruración en polvo. El cual fue evaluado usando el modelo de cinética de crecimiento propuesto, donde se utilizaron temperaturas en el rango de 798-848 K, tiempos de tratamiento 2-12 h, y relación activador/polvo rico en nitrógeno 0.20-0.35. El modelo fue basado en las ecuaciones de balance de masa (Fe₂N_{1-y}/Fe₄N_{1-x} y Fe₄N_{1-x}/Fe) en la interfaces, considerando tiempos de incubación. La energía de activación fue estimada en $Q_{\gamma'} = 80.1 \text{ KJmol}^{-1}$ y $Q_{\epsilon} = 89.5 \text{ KJmol}^{-1}$ por el proceso de nitruración en polvo sobre la superficie de hierro Armco dentro de un rango de temperaturas de 798-848 K. El presente modelo fue validado por comparación con valores de espesores de capas nitruradas generadas de forma experimental utilizando un tiempo de tratamiento de 9 h, dos temperaturas 798 y 823 K, así como dos relaciones activador/ polvo rico en nitrógeno 0.25 y 0.35 respectivamente.

AGRADECIMIENTOS

Los autores agradecen la ayuda de la Maestra Alma Corral López y al Instituto Tecnológico de Estudios Superiores de Monterrey, Campus Santa Fe por el apoyo brindado a través de sus laboratorios especializados.

BIBLIOGRAFÍA

1. LÓPEZ, L. D., OROZCO, P. Estudio de Propiedades Físicas Superficiales de Acero 4140 nitrógeno con plasma. *Revista Colombiana de Física*, 1993, (25), p. 31-40.

2. MEDINA-FLORES, A., ARGANIS, C., SANTIAGO, P., OSEGUERA, J. Electrochemicals corrosion tests of an AISI-SAE 4140 steel nitride by post-discharge microwave plasma. *Surface & Coatings Technology*, 2004, (188-189), p. 140-145.
3. MEDINA-FLORES, A., OSEGUERA, J., SANTIAGO, P., ASCENSIO, J.A. Structural analysis of AISI-SAE 4140 steel nitrided by post-discharge microwave. *Surface & Coatings Technology*, 2004, (188-189), p. 7-12.
4. MOO-CHIN, WANG, CHIEN, C. Y., NAN-CHUNG, W. Grain growth and electric properties of liquid phase sintered AlN ceramics with CaCN₂ additives. *Materials Science and Engineering*, 2003, (343), p. 97-106.
5. *Calcium cyanamide and aminoguanidine from urea and calcium oxide*. The art and science of amateur experimentalism, 2010 [viewed 7 August 2015] Available from: <http://www.sciencemadness.org/talk/viewthread.php?tid=14267>
6. FRAGUELA, A., CASTILLO, F., OSEGUERA, J. Formas de representación del transporte de nitrógeno atómico en el sistema Fe-N: Estudio del estado estacionario en un proceso de nitruración post-descarga. *Revista Mexicana de Física*, 2010, 56(5), p. 363-377.
7. ROY, U. Phase boundary motion and polyphase diffusion in binary metal-interstitial systems. *Acta Metallurgica*, 1968, (16), p. 243-253.
8. CAVALIEREA, P., ZAVARISEA, G., PERILLOB, M. Modeling of the carburizing and nitriding processes. *Computational Materials Science*, 2009, 46(1), p. 26-35.
9. ELIAS, Milton. *Caracterización mecánica y cinética de crecimiento de fases nitruradas obtenidas por el proceso de nitruración en polvo*. Tesis Doctorado. IPN, 2013.
10. ORTIZ-DOMÍNGUEZ, M., FLORES-RENTERIA, M. KEDDAM, M., ELIAS-ESPINOSA, M., DAMIÁN-MEJÍA, O., ALDANA-GONZÁLEZ, J., ZUNO-SILVA, J., MEDINA-MORENO, S., GONZÁLEZ-REYES, J. Simulation of growth kinetics of Fe₂B layers formed on gray cast iron during the powder-pack boriding. *Materiali in tehnologije / Materials and technology*, 2014, 48(6), p. 905-916.
11. SOMERS, M., MITTEMEIJER, E. Layer-growth kinetics on gaseous nitriding of pure iron: Evaluation of diffusion coefficients for nitrogen in iron nitrides. *Metallurgical and Materials Transactions*, 1995, 26(1), p. 57-74.
12. BELMONTE, T., GOUNÉ, M., MICHEL, H. Numerical modeling of interstitial diffusion in binary systems. Application to iron nitriding. *Materials Science and Engineering*, 2001, (302), p. 246-257.
13. Du, H., Agren, J. Gaseous nitriding iron: evaluation of diffusion data of N in γ' and ϵ phases. *Zeitschrift für Metallkunde*, 1995, 86(8), p. 522-529.