

Efecto del aporte térmico en la resistencia a la corrosión de un recubrimiento de acero inoxidable 414-N depositado por soldadura FCAW

Welding heat input effect on the corrosion resistance of a 414-N stainless steel cladding deposited by FCAW welding

H.G. Carreón Garcidueñas, A. Medina Flores

*Instituto de Investigación en Metalurgia y Materiales, Universidad Michoacana de San Nicolás
Morelia, 58030 Michoacán, México.*

E. Huape Padilla*, L. Béjar Gómez

*Facultad de Ingeniería Mecánica, Universidad Michoacana de San Nicolás de Hidalgo
Morelia, 58030 Michoacán, México.*

(Received: January 16th, 2019; Accepted: December 5th, 2019)

En el proceso de colada continua, los rodillos se utilizan para la contención, soporte, conducción y transporte de la losa. Para extender substancialmente la vida útil de los rodillos, la superficie está cubierta con una capa resistente al desgaste llamada revestimiento duro el cual es aplicado por medio de soldadura de recargue, para mejorar las superficies que se encuentran sometidas a desgaste severo, oxidación o corrosión de los rodillos. El objetivo del presente trabajo es estudiar el efecto del aporte térmico por medio de técnicas electroquímicas de un acero inoxidable martensítico 414N aplicado como revestimiento duro en agua de mar sintética. El proceso de soldadura para la aplicación de los recargues fue por medio de soldadura de arco con electrodo tubular (FCAW) variando el voltaje del arco. Las técnicas electroquímicas fueron polarización potenciodinámica (PP) y espectroscopia de impedancia electroquímica (EIS). Los resultados indican que todos los recargues presentan una estructura martensítica de listón, donde 26 V presentó un 5.44% de ferrita, 28 V 5.33% y 30 V 5.0%, se puede observar que con un alto aporte térmico empleado se obtiene la menor cantidad de ferrita. De los resultados electroquímicos se puede observar, para 30 V se tiene el comportamiento más activo teniendo un E_{corr} de -535 mV/ECS, siendo para 26 V y 28 V los valores más nobles (-380 mV/ECS y -425 mV/ECS) respectivamente. Para los 28 y 30 V se presentan potenciales de ruptura de la pasividad (313 mV/ECS y 132 mV/ECS) respectivamente.

In continuous casting process, rollers are used for the containment, support, conduction and transport of the slab. To substantially extend the life of the rollers, the surface is covered with a wear-resistant coating called hardfacing which is applied by means of recharge welding to improve the surfaces that are subject to severe wear, oxidation or corrosion of the surfaces. The objective of this work is to study the effect of welding heat input on the corrosion resistance of a martensitic stainless steel AISI 414-N applied as a hardfacing in synthetic seawater. Welding process for the application of the recharges was FCAW. The electrochemical techniques were potentiodynamic polarization (PP) and electrochemical impedance spectroscopy (EIS). The results indicate that all the hardfacing have a lath martensitic structure, where 26 V presented 5.44% ferrite, 28 V 5.33% and 30 V 5.0%, it can be seen that with a high heat input used, the smallest ferrite amount is obtained. From the electrochemical results it can be observed, for 30 V, the most active behavior has an E_{corr} of -535 mV / ECS, being for 26 V and 28 V the noblest values (-380 mV / ECS and -425 mV / ECS) respectively. For 28 and 30 V passivity rupture potentials (313 mV / ECS and 132 mV / ECS) are presented, respectively.

Introduction

En el proceso de colada continua, los rodillos se utilizan para la contención, soporte, conducción y transporte de la losa. Una instalación típica contiene entre 350 y 700 rodillos los cuales se encuentran sujetos a diferentes tipos de desgaste dependiendo de su posición durante la colada; es decir, en la parte superior de la línea, predomina la corrosión húmeda debido a sistemas de enfriamiento de los rodillos [1]. Para extender substancialmente la vida útil de los rodillos, la superficie está cubierta con una capa resistente al desgaste llamada “revestimiento duro” el cual es aplicado por medio de soldadura de recargue. Los revestimientos duros han sido utilizados ampliamente para mejorar las superficies que se encuentran sometidas a desgaste severo, oxidación o corrosión de los rodillos. Son varios los materiales aplicados como revestimientos duros, siendo los aceros inoxidables

martensíticos los más utilizados [2,3]. Los aceros inoxidables martensíticos presentan excelentes propiedades mecánicas pero una moderada resistencia a la corrosión, la cual es afectada cuando se encuentra en un medio acuoso [4].

En este sentido, el estudio de los consumibles y procesos de soldadura son de interés para la optimización y desarrollo de los revestimientos duros; por ejemplo, los revestimientos duros aplicados por soldadura de fricción han ido teniendo gran aceptación. Sin embargo, no se ha entendido por completo los mecanismos de las superficies de fricción [3,5]. La soldadura por arco eléctrico es el proceso más utilizado para aplicar los revestimientos duros. La tendencia es hacia procesos semi-automáticos como la soldadura con electrodo tubular (FCAW) o procesos automáticos como la soldadura con arco metálico y protección gaseosa (GMAW), así como al proceso manual de soldadura con electrodo revestido (SMAW) especialmente para aplicaciones en campo.

* pahuen@gmail.com

El aporte térmico (HI) es una de las variables importantes que se refiere a la calidad del cordón de soldadura, este depende de la Tensión (V), Intensidad (I), Velocidad de soldadura (v) y la eficiencia de transferencia de calor en el proceso (η). Debido al calor aportado y al enfriamiento que se presenta durante la soldadura, la formación de tensiones residuales que se generan son perjudiciales para las propiedades mecánicas y/o de corrosión en servicio, por lo que es conveniente realizar algún tratamiento térmico o mecánico (precalentamiento, relevado de esfuerzos, etc.) [6]. Durante las décadas de los 80's y 90's, se introdujo como un estándar en las acerías los revestimientos duros aplicados con electrodos tubulares de acero inoxidable martensítico AISI 420, mejorando la vida útil de los rodillos de colada. El acero AISI 414 es un derivado del AISI 420, se caracteriza por presentar un rendimiento superior, pero al paso del tiempo exhibe un deterioro inaceptable. Una variante del AISI 414 se presenta con la adición de Nitrógeno como sustituto del carbono, inhibiendo el crecimiento de grano mejoran la resistencia a la corrosión por la formación de nitruros [7].

El objetivo del presente trabajo es estudiar con técnicas electroquímicas el efecto del aporte térmico en el acero inoxidable martensítico 414N aplicado como recubrimiento con la técnica de soldadura de arco con electrodo tubular, la evaluación se realiza en presencia de agua de mar sintética

Experimental

Procedimiento de soldadura

El proceso de soldadura para la aplicación de los recargues fue por medio de soldadura de arco con electrodo tubular (FCAW) con una fuente de poder WAP 650-00, con características de CC/CV con promedio de 650 A, 44 V DC al 100% en ciclo de servicio. Para la manipulación de las variables secundarias como longitud del stick-out, velocidad de alimentación del alambre, desplazamientos longitudinal y transversal, velocidad de oscilación, se utilizó una consola digital con función modular. Los principales parámetros utilizados en el proceso de soldadura se muestran en la Tabla 1.

Los recubrimientos fueron aplicados en posición plana con la siguiente secuencia: 1 capa de recubrimiento de 430N y dos capas posteriores de 414N donde cada capa consta de 3 cordones de recargues sobre un metal base AISI 4140, como se muestra en la Figura 1. Posteriormente, se cortaron las placas en un sentido longitudinal para obtener muestras de $10 \times 10 \times 10 \text{ mm}^3$ aproximadamente para llevar a cabo las pruebas de corrosión en una solución de agua de mar sintética. La composición química de los elementos

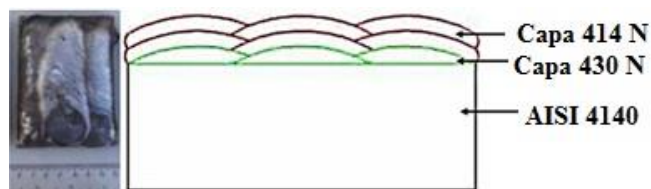


Figura 1. Secuencia de la soldadura de recargue.

Tabla 1. Parámetros de soldadura.

Muestra	Voltaje (V)	Corriente (A)	Velocidad de soldadura (mm/s)	Stick-out (mm)
S1	26	300	2.0	28
S2	28	300	2.0	28
S3	30	300	2.0	28

Tabla 2. Análisis químicos de los electrodos tubulares.

Electrodo	C	N	Mn	Si	Cr	Ni	Mo
414N	0.12	0.12	1.51	0.58	12.86	3.09	0.45
430N	0.13	0.07	1.38	0.52	13.21	2.58	0.42

presentes en los metales de aporte se muestra en la Tabla 2.

Aporte térmico

Durante el proceso de soldadura, no todo el calor generado por el arco puede ser utilizado por el proceso de fusión, los valores de eficiencia varían entre 20 y 85 % en la soldadura por arco, siendo la conducción, la convección, la radiación y las salpicaduras, los responsables de las pérdidas.

El aporte térmico se calculó mediante la siguiente ecuación:

$$HI = \eta \frac{IV}{v} \quad (1)$$

Donde:

HI = aporte térmico (J/mm).

I = corriente de soldadura (A).

V = voltaje de arco (V).

v = velocidad de soldadura (mm/s).

η = eficiencia de transferencia de calor en el proceso (0.8 para FCAW) [8].

La eficiencia de transferencia de calor η , es definida como sigue:

$$\eta = \frac{Q}{Q_{\text{nominal}}} \quad (2)$$

donde Q es la velocidad de transferencia de calor de la fuente de calor a la pieza de trabajo, Q_{nominal} es la potencia nominal de la fuente de calor. Una parte de la energía proporcionada por la fuente de calor se transfiere a la pieza de trabajo y la parte restante se pierde en el entorno. Consecuentemente $\eta < 1$. Los valores de la eficiencia de transferencia de calor para diferentes procesos se dan en la Tabla 3.

Tabla 3. Eficiencias térmicas para diferentes procesos de soldadura.

Proceso	Eficiencia, η
SAW	1
SMAW	0.8
FCAW	0.8
MIG/MAG	0.8
TIG	0.6

Con los aportes térmicos utilizados para cada muestra, se determinaron los porcentajes de ferrita en las microestructuras, estos porcentajes fueron obtenidos por medio de la ecuación 2, la cual indica la regresión que relaciona el porcentaje de ferrita con el voltaje y velocidad de soldadura [9]:

$$F(\%) = 5.63 - 0.16V + 0.34v - 0.12V^2 + 0.05Vv + 0.13v^2 \quad (3)$$

Donde:

F= ferrita, %

V = voltaje de arco, V

v = velocidad de soldadura, mm/s

Inspección por Líquidos penetrantes

Fue realizada una inspección por el método de líquidos penetrantes de acuerdo a los criterios de aceptación y/o rechazo especificados en el código aplicado (ANSI/AWS D1.1. STRUCTURAL 2004). Las indicaciones reportadas corresponden a las encontradas después de 20 minutos de haber sido aplicado el revelador a las probetas representativas para cada ensayo. La inspección fue realizada antes y después de haber sido rectificada la superficie de los recubrimientos.

Técnicas electroquímicas

Las pruebas electroquímicas fueron realizadas sobre el último cordón del recubrimiento de acero inoxidable martensítico 414N, para simular las condiciones del agua de mar, el electrolito con pH 8.2 se preparó con agua destilada y reactivos grado analítico. Las pruebas electroquímicas fueron realizadas usando un potenciostato/galvanostato/ZRZ de ACM controlado por computadora. Todos los potenciales fueron medidos usando un electrodo de Calomel Saturado (SCE) como electrodo de referencia y una barra de grafito como electrodo auxiliar, las mediciones se llevaron a 19 ± 0.5 °C y el volumen de la solución fue de 60 ml. Las técnicas electroquímicas fueron polarización potenciodinámica y espectroscopia de impedancia electroquímica (EIS). Las curvas de polarización potenciodinámica fueron obtenidas variando el potencial aplicado con respecto al potencial de circuito abierto (OCP) de -1500 mV hasta +1500 mV a una velocidad de polarización de 1 mV/s de acuerdo con la norma ASTM G3-14. Un tiempo de retardo de 60 min fue programado hasta que se consiguió una lectura estable, antes de que el estudio electroquímico comenzara. Las pruebas de impedancia se llevaron a cabo usando una señal con una amplitud de 20 mV vs el OCP entre un intervalo de frecuencia de 0.05 Hz a 10 kHz obteniendo una medida a los 30 min, 12 y 24 h de inmersión.

Resultados y discusión

En las Figuras 2a) y 2b), se puede observar la inspección por líquidos penetrantes de las placas soldadas para la condición de recargue y maquinadas, respectivamente. En la condición de recargue las muestras S1 y S2 tuvieron indicaciones mínimas de porosidades, las cuales fueron eliminadas durante el maquinado para la obtención de las

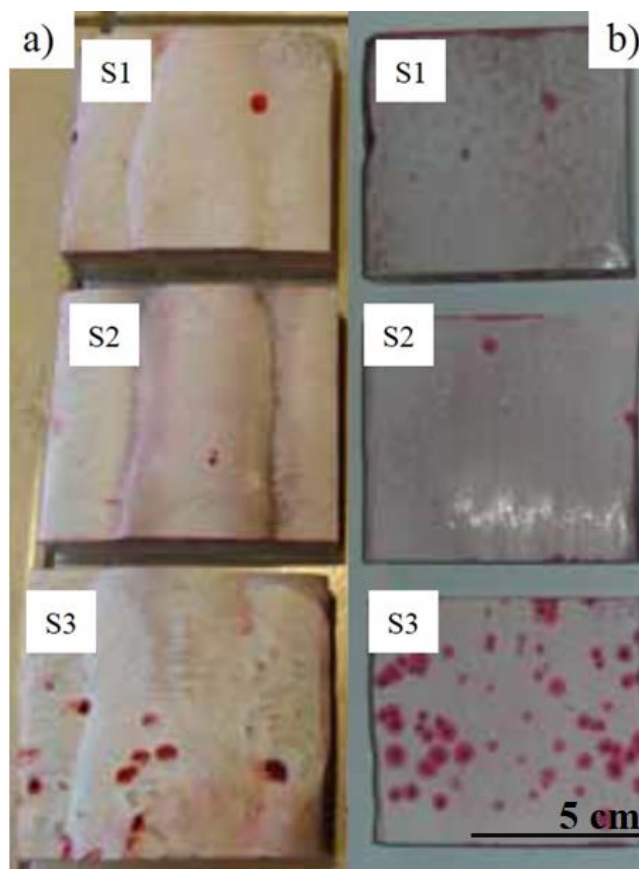


Figura 2. Inspección visual por líquidos penetrantes de los recubrimientos depositados a diferentes voltajes.

muestras para corrosión. Por otro lado, la muestra S3 presentó porosidades relevantes tanto en condición de recargue como después del maquinado, estas indicaciones externas relevantes superficiales son consideradas inaceptables conforme a los criterios de aceptación y/o rechazo del código aplicado (ANSI/AWS D1.1 STRUCTURAL 2004). Mientras que las muestras S1 y S2 presentan indicaciones no relevantes.

Caracterización estructural

De acuerdo con el diagrama de fases para un acero inoxidable martensítico con 13% de Cr, a una temperatura de 1050°C la austenita y los carburos se encuentran estables; conforme se va enfriando a temperatura ambiente la austenita se transforma a martensita permaneciendo los carburos en la microestructura. Estos carburos son del tipo M7C3 ricos en Cr, la precipitación de estos carburos en los límites de grano se puede atribuir a la migración de los átomos de Cr vecinos a los límites de grano, agotando los átomos de Cr de la matriz y exponiendo a la corrosión intergranular si se agota el Cr por debajo del valor crítico necesario para la pasivación. Los resultados obtenidos, indican que todos los recargues presentan una estructura martensítica de listón, donde para 26 V presentó un 5.44% de ferrita, para 28 V un 5.33% y para 30 V un 5.0%, se puede observar que con un alto aporte térmico empleado se obtiene la menor cantidad de ferrita. La microestructura presente a temperatura ambiente está compuesta de ferrita y carburos

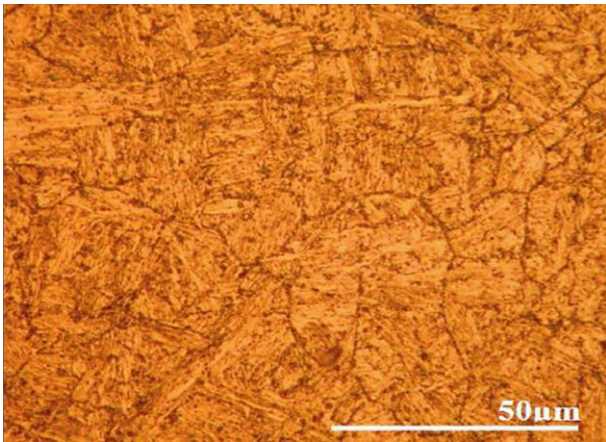


Figura 3. Micrografía del acero inoxidable 414-N en condición de recargue.

en los límites de grano en una matriz de martensita (ver Figura 3), coincidiendo por la reportada por Abbasi [10].

Técnicas electroquímicas

En las curvas de polarización potenciodinámicas, Figura 4, se puede observar para S1 un comportamiento activo de disolución a partir de potencial de corrosión -380 mV/ECS, posteriormente tiene una región de pseudo-pasivación en un rango entre -282 a 144 mV/ECS; S2 presenta un comportamiento activo de disolución en el rango de -425 a -233 mV/ECS partiendo del potencial de corrosión, continuando con un comportamiento de pasivación de -233 hasta -59 mV/ECS y pseudo-pasivación de -59 hasta 323 mV/ECS, también se puede apreciar un potencial de picadura a 313mV/ECS. Para S3 se puede ver un comportamiento de disolución partiendo del potencial de corrosión -534 hasta -261mV/ECS seguido de una zona de pasivación entre -261 y 95mV/ECS, en un potencial de 140mV/ECS. En este sentido, Saadi [11] reporta un potencial de descomposición o potencial de picadura característico para los aceros inoxidables sometidos a una solución de NaCl por debajo de la región transpasiva en la cual la densidad de corriente aumenta por encima de la densidad de corriente pasiva.

Los valores de potencial de corrosión (E_{corr}) y densidad de

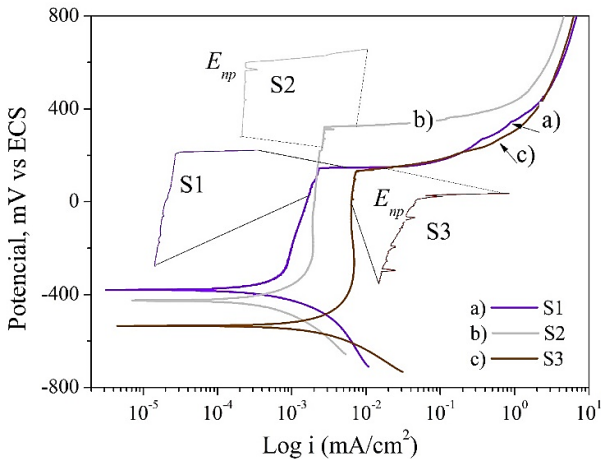


Figura 4. Curvas potenciodinámicas para a) S1 (26 V), b) S2 (28 V) y c) S3 (30 V).

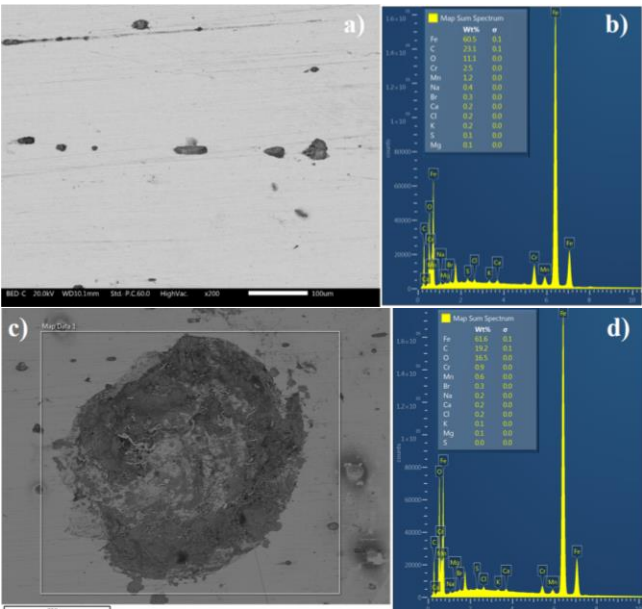


Figura 5. Imágenes MEB de la superficie corroída de S3: a) picaduras con productos formados, b) EDS productos internos en la picadura, c) producto de corrosión formado en la superficie y d) EDS del producto de corrosión formado en la superficie.

corriente (i_{corr}) obtenidos por el método de intercepción de TAFEL se muestran en la Tabla 4. Las pendientes de Tafel fueron determinadas por medio de un arreglo lineal de los datos de polarización en un rango de ± 50 mV del E_{corr} .

Caracterización de superficies corroídas

En la Figura 5a) se pueden observar imágenes MEB de la superficie corroída de la muestra S3, donde se aprecian las picaduras formadas durante las pruebas electroquímicas, lo cual coincide con el comportamiento de la Figura 4c, dentro de las picaduras se formaron productos de corrosión de acuerdo con los análisis EDS (Figura 5b) se detectaron O, (Fe, Cr y Mn) elementos del electrodo, así como C, Cl, Ca, Na y Mg elementos presentes en la solución de agua de mar sintética. La Figura 5c, muestra la imagen de MEB del producto de corrosión formado en la superficie de la muestra,

Tabla 4. Parámetros electroquímicos obtenidos de las curvas de polarización.

Muestra	S1	S2	S3
E_{corr} (mV/ECS)	-380	-425	-534
i_{corr} ($\mu A/cm^2$)	0.288	0.375	1.54
E_{np} (mV/ECS)	—	313	140
β_a (mV/década)	151	139	183
B_c (mV/década)	80	107	140
Ferrita (%)	5.44	5.33	5
Aporte térmico (kJ/mm)	3.12	3.36	3.6

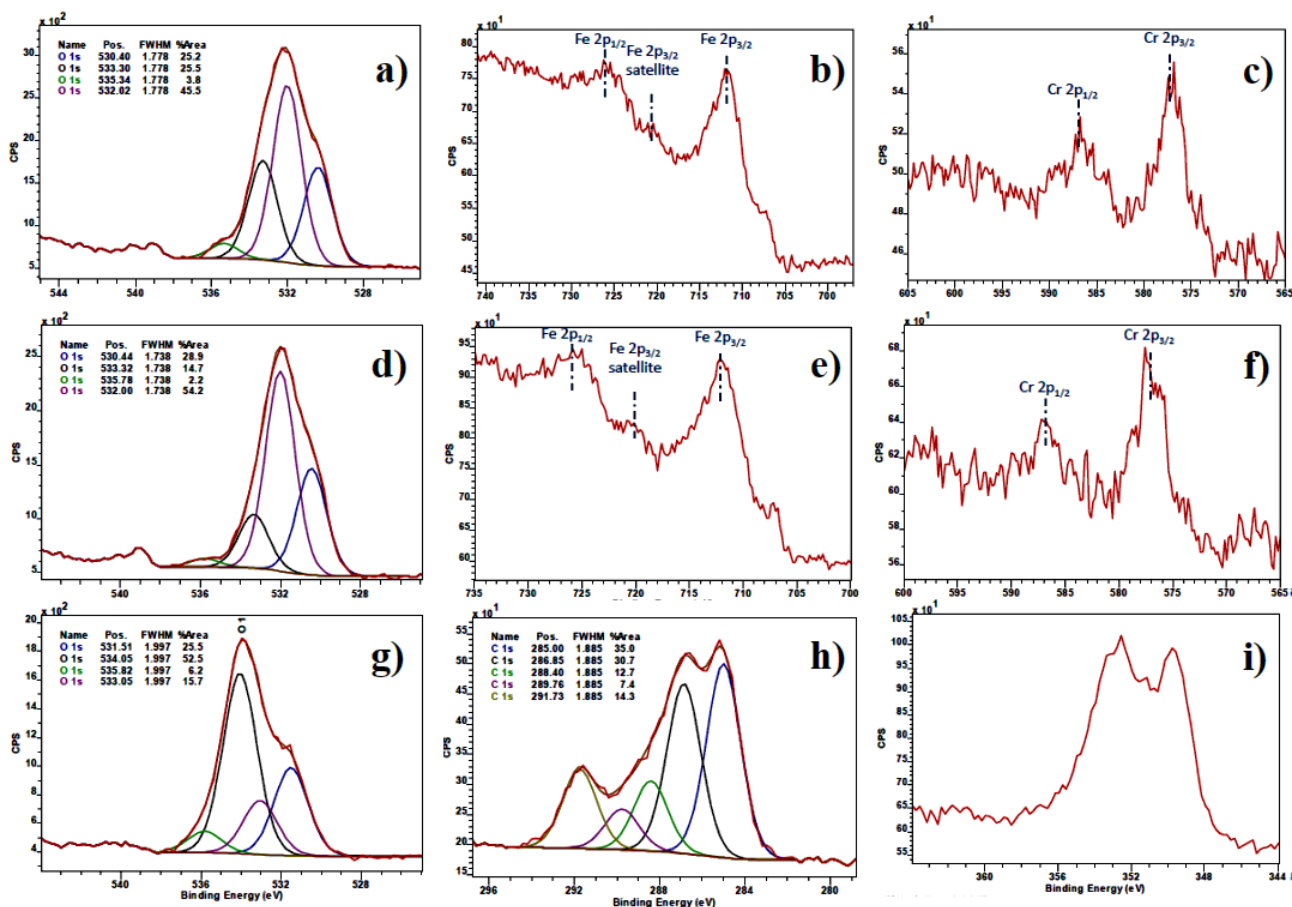


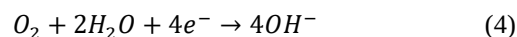
Figura 6. Curvas de espectroscopia fotoelectrónica de rayos X para: S1 a) O, b) Fe y c) Cr; S2 d) O, e) Fe y f) Cr; S3 g) O, h) C y i) Ca.

en el cual se aprecia un incremento en la presencia del O (Figura 5d).

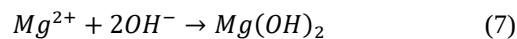
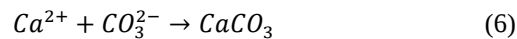
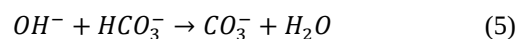
Las superficies corroídas en agua de mar sintética fueron analizadas por medio de la técnica de espectroscopia fotoelectrónica de rayos X (XPS) para caracterizar los productos de corrosión obtenidos durante los ensayos. Para las muestras S1 y S2, se observan que las formas y composición de los espectros de O en el nivel 1s son muy similares para ambas muestras Figuras 6a) y 6d), respectivamente, la presencia de óxido, (oxi) hidróxido y agua se puede deducir a partir del ajuste máximo de O 1s. Los picos a ~ 540 eV se originan a partir del oxígeno molecular (O₂) debido al aire ambiente. Las formas de los espectros para el Fe (Figuras 6b y 6e, respectivamente) en el nivel 2p son muy comparables para ambas posiciones, la presencia de óxido, (oxi) hidróxido y hierro metálico se puede deducir de Fe 2p_{3/2}. De igual manera, la forma de los espectros del Cr (Figuras 6c y 6f, respectivamente) en el nivel 2p muy comparables para ambas posiciones para la presencia de óxido, hidróxido y Cr⁰ metálico se puede deducir de Cr 2p_{3/2}. En cuanto al hierro, se necesitaría un ajuste de pico más sofisticado para identificarlos y separarlos de forma confiable [12,13]. La naturaleza de las diferentes especies de O 1s para la muestra S3 (Figuras 6g, 6h y 6i), se podría contribuir a varios óxidos (Ca, Mg, Si, ...), la forma y composición del espectro de C en el nivel 1s es completamente diferentes de las muestras S1 y S2, una nueva

contribución adicional a 292 eV puede ser de carbonatos MgCO₃ / CaCO₃. Para el Ca en el nivel 2p dominado por un doblete en ~ 352 eV. La forma de pico no encaja perfectamente con un 2p que indica algunas contribuciones adicionales. Probablemente de Magnesio (línea de Auger L₁L₂₃ a ~ 350 eV).

Durante la disolución anódica en condiciones neutras y alcalinas en un ambiente marino, está bien establecido que se presenta un proceso donde se consume el oxígeno disuelto generando los iones hidroxilo, de acuerdo con la siguiente reacción:



Con la producción de iones hidroxilo se presenta un aumento en el pH del electrolito cercano a la superficie del recubrimiento. De este modo, el aumento del pH en el agua de mar resultará en la precipitación de sales insolubles; tales como, CaCO₃, Mg(OH)₂, y estos procesos se pueden describir mediante las siguientes reacciones [14,15]:



Estas reacciones dan lugar a la formación de un depósito calcáreo sobre la superficie del acero. Donde la formación preferencial de carbonato de calcio en lugar de carbonato de

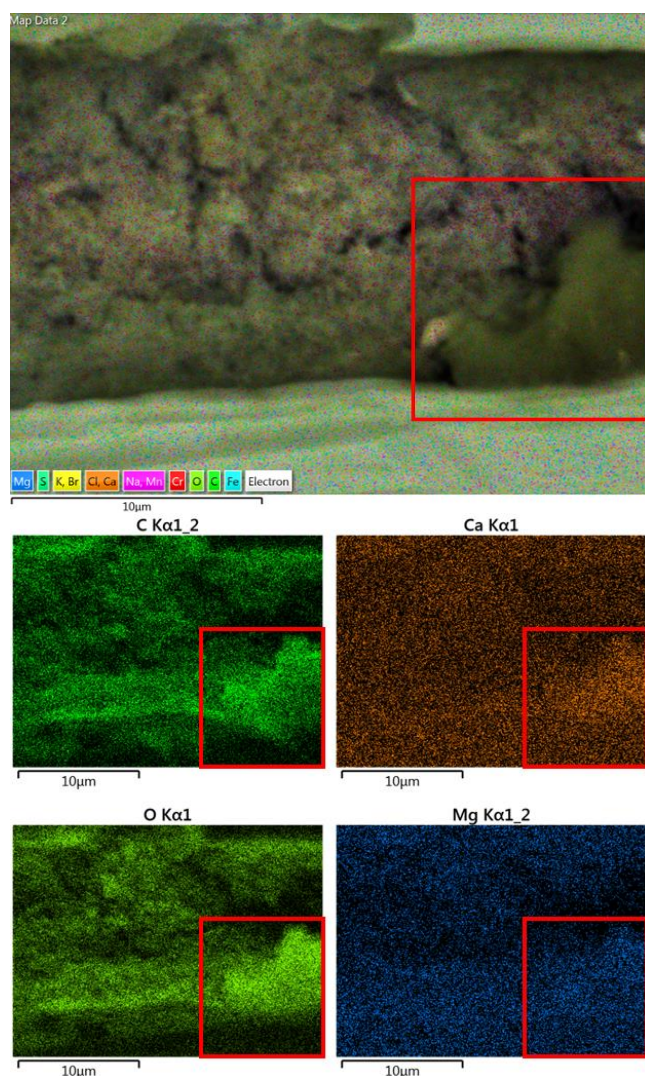


Figura 7. Mapeos por EDS de los productos de corrosión depositados en las picaduras para los elementos C, Ca, O y Mg.

magnesio puede explicarse por la solubilidad mucho mayor del carbonato de magnesio, esto se puede apreciar en la Figura 3h. Elbeik *et al.*, encontraron que para un acero suave una película de CaCO_3 es depositada cuando se tiene un potencial de corrosión de $-620 \text{ mV}/\text{ECS}$ en agua de mar sintética [15], este comportamiento es muy similar para S3 donde se obtuvo el valor más próximo de $-534 \text{ mV}/\text{ECS}$ del potencial de corrosión y de acuerdo a la Figura 5c) fue la única muestra que presentó la formación de productos de

Tabla 5. Resultados obtenidos por el método EIS para las muestras S1 y S2 en una solución de agua de mar sintética.

Muestra	R_s ($\Omega \text{ cm}^2$)	$\frac{CPE_1}{T(\times 10^{-4})}$	R_p ($\Omega \text{ cm}^2$)	$\frac{CPE_2}{T(\times 10^{-3})}$	W_R ($\Omega \text{ cm}^2$)	R_{tc} ($\Omega \text{ cm}^2$)
		α		α		
S1	31	1.024, 0.82	33288	4.451, 0.98	-----	27410
S3	28.76	8.505, 0.5	810	12.4, 0.39	19118	20.22

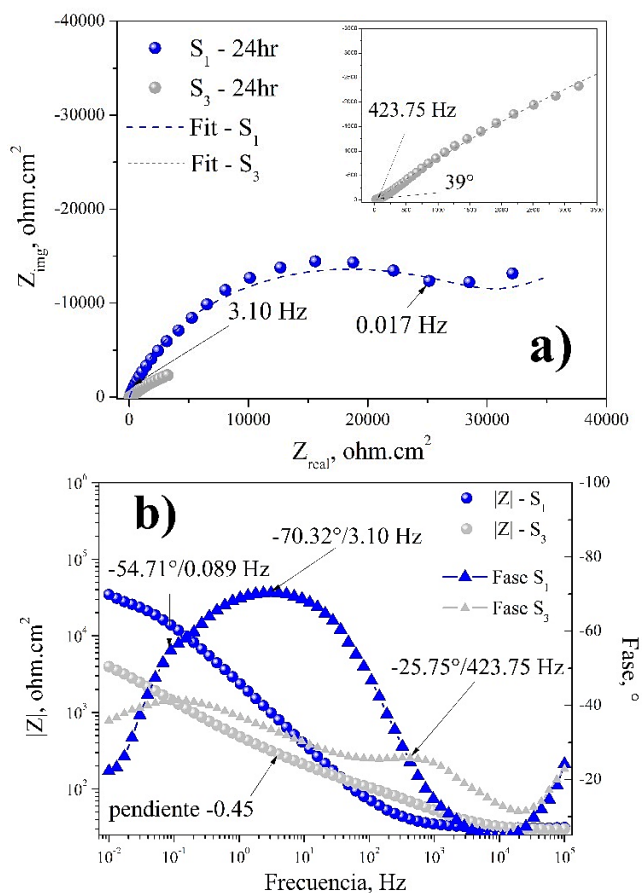


Figura 8. Diagramas a) Nyquist y b) Bode, para las muestras S1 y S3.

corrosión. En este sentido, también encontraron que una película de CaCO_3 uniformemente distribuida, presenta una buena efectividad en los aceros suaves actuando como una película protectora, debido a que reduce en gran medida la difusión del oxígeno a la superficie del acero. La presencia de CaCO_3 en la superficie de la muestra S3, puede apreciarse en el comportamiento de pasivación (entre -261 y $95 \text{ mV}/\text{ECS}$) que presentó en la curva de polarización de la Figura 4c. En la Figura 7 se pueden observar los mapeos de EDS para el C, Ca, O y Mg, en ellos se aprecia claramente una zona con mayor concentración de Ca, C, y O, de acuerdo con los resultados de XPS se trata de carbonatos CaCO_3 o MgCO_3 .

La Figura 8 muestra los resultados EIS de las soldaduras S1 y S3. Los circuitos equivalentes que se utilizan para modelar los resultados de EIS se muestran en la Fig. 9 y los parámetros extraídos según el modelo se presentan en la Tabla 5. El espectro de S1 (Figura 8a) presenta un comportamiento capacitivo en frecuencias altas teniendo una constante de tiempo, conforme la frecuencia disminuye muestra claramente la presencia de una segunda constante de tiempo; la primer constante de tiempo puede apreciarse claramente en la formación de un pico en frecuencias intermedias del ángulo de fase ($-70.32^\circ / 3.10 \text{ Hz}$) en la Figura 8b), lo que significa un comportamiento capacitivo debido a la formación de un óxido compacto protector, mientras que en frecuencias bajas se presenta un ensanchamiento del ángulo de fase ($-54.71^\circ / 0.089 \text{ Hz}$)

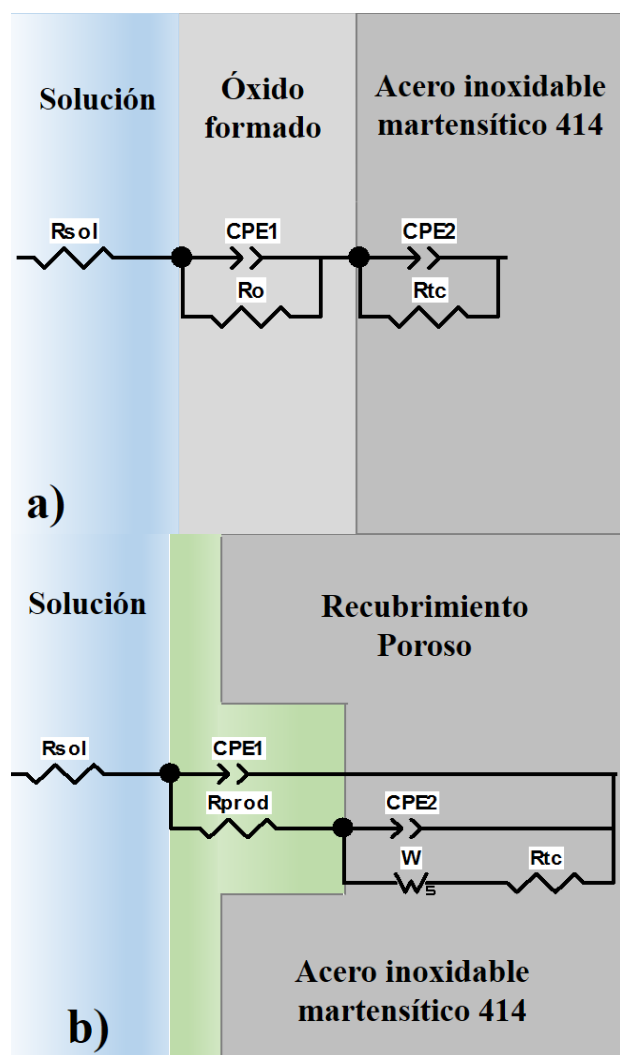


Figura 9. Circuitos equivalentes para el ajuste de los datos experimentales de las muestras: a) S1 y b) S3.

ocasionado por la formación de la segunda constante de tiempo; respecto a S1 en la Figura 9a) muestra el circuito equivalente generado por medio del software Zview con los parámetros extraídos, CPE_1 explica la contribución dieléctrica de la película de óxido de cromo, mientras que R_o corresponde a esta resistencia de la película pasiva. Por otro lado, Imaz *et al.*, propuso un circuito equivalente para un recubrimiento de Cr corroído en una solución acuosa de NaCl donde CPE_2 representa la capacitancia de doble capa y R_{tc} representa la resistencia de transferencia de carga del proceso de corrosión a través de la superficie del recubrimiento [16].

Por otro lado, el espectro Nyquist de la muestra S3 (Figura 8a) presenta un comportamiento capacitivo desde frecuencias altas hasta 423.75 Hz, aproximadamente; a partir de ésta frecuencia, el valor de la impedancia tiende a formar una línea recta con una inclinación de 39° a bajas frecuencias. Éste comportamiento es debido a una respuesta difusional de tipo Warburg con tendencia semi-infinita, el cual puede comprobarse con el valor de la pendiente (-0.45) en el diagrama de Bode [17]; ésta impedancia difusional está relacionada con la microestructura del recubrimiento, es

decir los poros formados durante el recargue, la microestructura generada y los límites de grano pueden funcionar como canales de difusión para las especies reactivas [18,19], así como por la formación de una capa de difusión entre la solución y la superficie del recubrimiento. Respecto a S3 en la Figura 9b) muestra el circuito equivalente generado por medio del software Zview con los parámetros extraídos, donde CPE_1 explica la contribución dieléctrica del producto de corrosión formado en la superficie mientras que R_{pro} corresponde a la resistencia del producto de corrosión. Por otro lado, CPE_2 representa la capacitancia de debido a la presencia del poro, R_{tc} representa la resistencia de transferencia de carga en el poro y W_s es la impedancia de Warburg que describe el proceso de difusión semi-infinito.

Las impedancias de las constantes de tiempo CPE pueden expresarse por:

$$Z = Y_0^{-1}(j\omega)^{-\alpha} \quad (8)$$

Donde Y_0 es el módulo, ω es la frecuencia angular y α es la fase que indica lo siguiente: para $\alpha = 1$ el CPE se comporta como un capacitor ideal con poca porosidad, para $\alpha = 0$ el CPE se comporta como una resistencia, para $\alpha = 0.5$ CPE es una impedancia de Warburg, para $\alpha = -1$, CPE es un inductor.

Conclusiones

Los resultados mostrados en este trabajo, indican que la variación en el voltaje del arco durante el proceso de soldadura, tiene un efecto significativo en la resistencia a la corrosión de los recubrimientos de aceros inoxidables martensíticos en agua de mar sintética sin un tratamiento térmico postsoldadura. Con el mayor aporte térmico (30V), de acuerdo con la inspección por líquidos penetrantes el recubrimiento depositado presenta poros generados durante el proceso de soldadura, de igual manera la disolución del recubrimiento, así como la formación de picaduras durante el proceso de corrosión fue mayor. Un factor que es determinante para que presente la menor resistencia a la corrosión, es el porcentaje de ferrita el cual es el menor de los tres voltajes, permitiendo la formación de carburos ricos en Cr en los límites de grano como se mostró en la micrografía durante el enfriamiento lento al aire, los cuales pueden funcionar como canales de difusión de especies. Por otro lado, con el menor aporte térmico (26V) se depositó un recubrimiento libre de poros en la superficie de acuerdo con la inspección visual, de igual manera no se presentó la formación de picaduras durante la prueba de corrosión. El recubrimiento tuvo el comportamiento más noble y el porcentaje de ferrita fue el mayor, la presencia de un óxido de cromo protector se formó de acuerdo con los resultados de XPS.

Agradecimientos

Los autores agradecen al Dr. Cuauhtémoc Maldonado y al M.C. Víctor M. Bedolla por su apoyo para la realización del presente trabajo. Las pruebas electroquímicas fueron realizadas en el Laboratorio de Degradación de Materiales – FIM Edificio J, Ciudad Universitaria.

Referencias

- [1]. R. Paschold, [Svetsaren 1, 17 \(2001\)](#).
- [2]. A. Gualco, H. G. Svoboda, E. S. Surian, L. A. de Vedia, [Mater. Des. 31, 4165 \(2010\)](#).
- [3]. R. Puli, G.D. Janaki Ram, [Surf. Coat. Tech. 209, 1 \(2012\)](#).
- [4]. A. Toro, A. Sinatora, D.K. Tanaka, A.P. Tschiptschin, [Wear 251, 1257 \(2001\)](#).
- [5]. R. Puli, G.D. Janaki Ram, [Surf. Coat. Tech. 207, 310 \(2012\)](#).
- [6]. Y.C. Lin, S.C. Chen, [J. Mater. Process. Tech. 138, 22 \(2003\)](#).
- [7]. M.D. Toit, J.V. Niekerk, [Weld. World 54, R342 \(2010\)](#).
- [8]. A. de Aquino, Y. Prasad, R.A. Sanguinetti, [Mat. Res. 17, 295 \(2014\)](#).
- [9]. P. K. Palani, N. Murugan, [Mater. Manuf. Process. 21, 431 \(2006\)](#).
- [10]. B. Abbasi-Khazaei, A. Mollaahmadi, [J. Mater. Eng. Perform. 26, 1626 \(2017\)](#).
- [11]. S. Al Saadi, Y. Yi, P. Cho, C. Jang, P. Beeley, [Corros. Sci. 111, 720 \(2016\)](#).
- [12]. Mark C. Biesinger, B. P. Payne, A. P. Grosvenor, L. W.M. Lau, A. R. Gerson, R. St.C. Smart, [Appl. Surf. Sci. 257, 2717 \(2011\)](#).
- [13]. S. Tardio, M. L. Abel, R. H. Carr, J. E. Castle, J. F. Watts, [J. Vac. Sci. Technol. A 33, 05E122-1 \(2015\)](#).
- [14]. Y. Yang, J. D. Scantlebury, E. V. Koroleva, [Metals. 5, 439 \(2015\)](#).
- [15]. S. Elbeik, A. C. C. Tseung, A. L. Mackay, [Corros. Sci. 26, 669 \(1986\)](#).
- [16]. N. Imaz, M. Ostra, M. Vidal, J.A. Díez, M. Sarret, E. García-Lecina, [Corros. Sci. 78, 251 \(2014\)](#).
- [17]. H-K. Song, H-Y. Hwang, K-H. Lee, L.H. Dao, [Electrochim. Acta 45, 2241 \(2000\)](#).
- [18]. C. Liu, A. Leyland, Q. Bi, A. Matthews, [Surf. Coat. Tech. 141, 164 \(2001\)](#).
- [19]. C. Liu, Q. Bi, A. Leyland, A. Matthews, [Corros. Sci. 45, 1243 \(2003\)](#).

© 2019 by the authors; licensee SMCTSM, Mexico. This article is an open access article distributed under the terms and conditions of the Creative Commons Attribution license (<http://creativecommons.org/licenses/by/4.0/>).