



de la Facultad de Ingeniería











ESTUDIOS DE LA INHIBICIÓN DE LA CORROSIÓN DEL ACERO POR EFECTO DEL COMPUESTO PRECIPITADO A PARTIR DE EXTRACTO DE MENTA Y Ca(NO₃)₂

D'Alessandro Oriana(1,2); Byrne Christian(1,2); <u>Deyá Cecilia</u>(2,3)*

(1) Facultad de Ciencias Exactas, UNLP, Buenos Aires, Argentina; (2) CIDEPINT (CICPBA-CONICET-Fac. de Ingeniería, UNLP) (3) Facultad de Ingeniería, UNLP, Buenos Aires, Argentina

*Correo electrónico (autor de contacto): <u>c.deya@cidepint.ing.unlp.edu.ar</u>

INTRODUCCIÓN

Debido a los cuestionamientos ambientales o por toxicidad de los inhibidores de corrosión más tradicionales utilizados en pinturas, se comenzaron a estudiar posibles reemplazos. Entre estos surgieron varios compuestos orgánicos, que contienen heteroátomos (N, O, S) y anillos aromáticos en su estructura química y que podrían interaccionar con la superficie metálica formando una película protectora, disminuyendo la velocidad de corrosión. Varios de estos compuestos, junto con compuestos químicos similares, están presentes en las plantas y pueden obtenerse a partir de extractos acuosos de las mismas. Sin embargo, la vida útil de los extractos naturales acuosos es corta debido a la acción degradante de los microorganismos.

OBJETIVO

Precipitar los componentes presentes en un extracto acuoso de *Mentha aquatica* L. con una sal de Ca(II) para obtener así un compuesto Camenta, insoluble, de larga vida útil.

PARTE EXPERIMENTAL

1. Preparación del precipitado

Obtención del extracto por maceración de hojas previamente secadas y molidas Filtrado del sobrenadante

Incorporación de solución de Ca(NO₃)₂ al extracto con agitación y pH controlado

2. Caracterización del precipitado Medidas de potencial de corrosión Obtención de curvas de polarización lineal y modo Tafel

Electrodo de referencia Ag/AgCl Ment

Electrolito NaCl 0,1M

Agitador

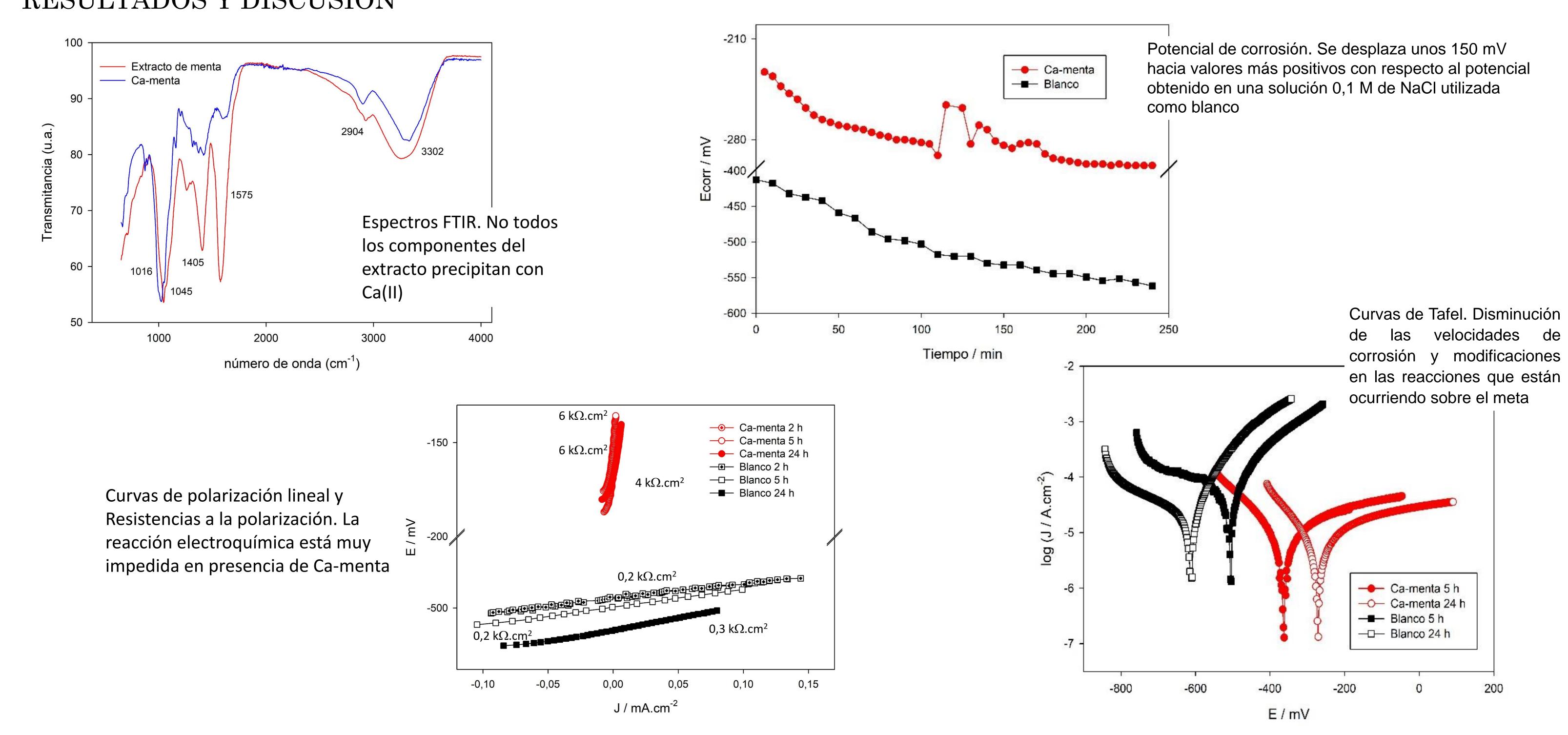
Mentha aquatica L.

Contraelectrodo de Pt

Celda para curvas de

polarización

RESULTADOS Y DISCUSIÓN



CONCLUSIONES

Es posible precipitar compuestos del extracto acuoso de menta con iones Ca(II) y obtener un inhibidor de la corrosión poco soluble en agua. Este inhibidor modifica el potencial del acero hacia valores más positivos con respecto a un blanco, aumenta en al menos un orden de magnitud la resistencia a la polarización de las reacciones de corrosión y modifica el mecanismo por el cual ocurren estas reacciones.

A partir de estos resultados se prevé formular, preparar y ensayar pinturas anticorrosivas con el compuesto Ca-menta como pigmento activo contra la corrosión.

Agradecimientos A CICPBA, CONICET, UNLP.

Referencia

[1] K. Rubinson, J. Rubinson, Análisis instrumental, Prentice Hall, Madrid, 2001, pp. 445-482.