

## BIBLIOGRAFÍA

1. José R. Galvele y Gustavo S. Duffó, "Degradación de Materiales - Corrosión", Tercera Edición, Ediciones Jorge Baudino, 2006
2. Denny A. Jones, Principles and Prevention of Corrosion, Segunda Edición, Prentice Hall
3. Herbert H. Uhlig, Corrosión y control de corrosión, Segunda Edición, Urmo, S.A. de Ediciones, 1979
4. Bard A. J., Electrochemical Methods: Fundamentals and Applications, Segunda Edición, 1990
5. KORYTA J., Ions, electrodes and membranes. 2d ed., 1991
6. Princeton Applied Research, Manual de Instrucciones (Potenciostato De Exploración Modelo 362), Primera Edición
7. ASTM Standard Reference Test Method for Making Potentiostatic and Potenciodynamic Anodic Polarization Measurements: ASTM G5-94.
8. ASTM Standard Practice for Calculation of Corrosion Rates and Related Information from Electrochemical Measurements: ASTM G102-89.

9. CORTE MORQUECHO, DANIEL. “Obtención de Curvas Galvanostáticas y Ensayos de Resistencia a la Polarización en Varillas de Construcción ASTM A42 en Solución de Agua al 3,5% de Cloruro de Sodio” (Tesis, Facultad de Ingeniería en Mecánica y Ciencias de la Producción, Escuela Superior Politécnica del Litoral, 2010).
  
10. HUIRACocha SAENZ, WILSON ANDRES. “Determinación de la Velocidad de Corrosión del Acero ASTM A-42 en Hormigones Diseñados con Cemento Tipo Puzolánicos Mediante Técnicas Cinéticas de Laboratorio” (Tesis, Facultad de Ingeniería en Mecánica y Ciencias de la Producción, Escuela Superior Politécnica del Litoral, 2010).
  
11. Celdas electroquímicas: <http://www.princetonappliedresearch.com>
  
12. Enciclopedia libre: <http://wikipedia.org/>