

A fosfatização é um processo químico ou eletroquímico, a partir do qual são obtidos depósitos porosos de fosfato cristalino de Zn, Zn e Fe, Mn e Fe ou Fe, diretamente sobre superfícies de certos metais. Os compostos normalmente formados são: HOPEITA (fosfato de zinco) e FOSFOFILITA (fosfato de zinco e ferro). Atualmente os métodos para avaliação desse revestimento constituem o risco e a análise pelo aspecto visual. Este trabalho se propõe a verificar a partir de medidas eletroquímicas, a eficiência de alguns fosfatizantes num estudo comparativo de curvas de características eletroquímicas, desenvolvido paralelamente a ensaios em câmara úmida. Através de um potenciostato PAR 273A foram levantadas curvas de polarização para os diversos fosfatizantes estudados. Através da comparação das curvas se observou nas curvas anódicas e catódicas que quanto melhor o revestimento maior a polarização das mesmas. Esta polarização depende muito mais da qualidade do depósito do que da presença ou não de passivação da superfície fosfatizada.(FAPERGS)