

L'électrodéposition d'un mélange dérivé de phosphonates l'acide 2-(methylideneamino)-3-phenylpropanoïque (ALPAP) obtenu à partir de l'acide l-phénylalanine (LPA) avec de l'acide hydroxy-6-méthyl-4-nitrobenzylphosphonique AHMNBMP sur l'acier.

yekhlef radhia, Pr.s.csafaa

Abstract : La corrosion est la destruction et la dégradation chimique ou électrochimique des matériaux métalliques par leur environnement. Selon le milieu, la corrosion est dite sèche quand elle apparaît dans les environnements gazeux et humide, lorsqu'elle a lieu dans les électrolytes liquides. Un inhibiteur de corrosion est un composé chimique (organique ou inorganique) qui ajouté au milieu corrosif, diminue sensiblement ou stoppe le processus de corrosion d'un métal placé dans ce milieu. Notre travail est consacré à la présentation des résultats de l'étude effectuée sur le pouvoir inhibiteur de la corrosion et l'électrodéposition du mélange de l'acide phosphonique ALPAP/ AHMNBMP sur l'acier au carbone XC52 dans un milieu agressif de NaCl 3% en absence et en présence de différentes concentrations du mélange après environ 10 minutes d'immersion, à température ambiante.

Keywords : corrosion, inhibiteur, courbes de polarisation, densité de courant, efficacité inhibitrice