

Définition de la corrosion et domaines d'immunité, de corrosion et de passivité

La corrosion d'un métal est l'oxydation du métal à l'état d'ion métallique.

Le domaine d'immunité correspond à l'ensemble des couples (pH, E) tels que le métal ne soit pas corrodé.

Le domaine de corrosion correspond à l'ensemble des couples (pH, E) tels que le métal s'oxyde en ions métalliques.

Le domaine de passivité correspond à l'ensemble des couples (pH, E) tels que le métal s'oxyde en oxyde métallique solide. Celui-ci protège alors le métal en formant un dépôt et empêche la destruction totale de la plaque métallique.