Université Ahmed Zabana – Relizane 3 LMD GM

Module : TP Corrosion

1-Définition :

La corrosion est une réaction chimique ou électrochimique entre un matériau, généralement un métal, et son environnement qui entraîne une dégradation du matériau et de ses propriétés.

Il existe trois types de corrosion : la corrosion chimique, la corrosion électrochimique et la corrosion bactérienne.

Le but de ce TP est tester et réaliser quelques expériences exploitables lors de l’étude de la corrosion. de mettre en évidence la corrosion d'un métal ; - de mettre en évidence les facteurs favorisant la corrosion ; - d’étudier quelques mécanismes de la corrosion ; - de mettre en évidence quelques systèmes de protection électrochimique contre la corrosion

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| N° | Intitulé | Trinômes |
| 1 | Fonctionnement d’un potensiostat couplé à une cellule électrochimique |  |
| 2 | Courbe de polarisation d’un matériau non passivable. |  |
| 3 | Courbe de polarisation d’un matériau passivable. |  |
| 4 | Méthode d’impédance électrochimique. |  |

L.BELKADDOUR