

4.1. Protection électrochimique

Dans le cadre du programme, on s'intéressera à la protection cathodique.

Dans une pile de corrosion, le fer est corrodé là où il joue le rôle d'anode. Pour le protéger, on va donc chercher à lui faire jouer un rôle de cathode. Pour cela, on constitue un circuit électrique pour diminuer son potentiel de sorte que le dioxygène (ou l'eau, ou l'acide) soit réduit à son contact sans que le fer ne soit trop attaqué.

Un moyen simple est de réaliser un simple contact avec un métal moins noble que lui (Zn, Mg pour le fer). On parle alors de **couplage galvanique**.

Fig. 17

