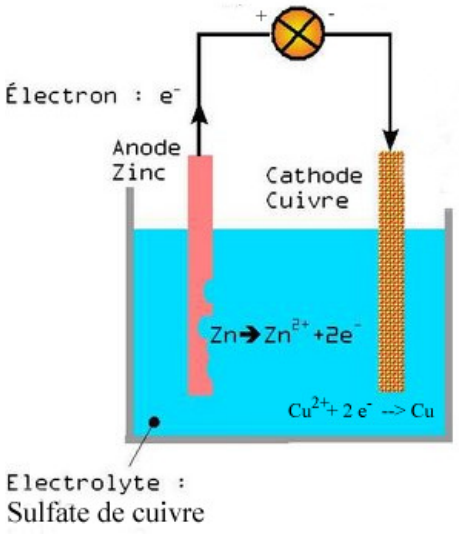
Les piles électrochimiques

I – Constitution d'une pile :

1) Schéma :

Une pile est constituée de deux électrodes métalliques de natures différentes plongeant dans une solution conductrice (électrolyte).



2) Equation de la transformation chimique :

$$Zn + Cu^{2+} \rightarrow Zn^{2+} + Cu$$

II – Rôle de la pile :

1) Bilan énergétique :

2) Usure de la pile :

Quand une pile fonctionne, elle s'use car elle consomme une partie des réactifs qu'elle contient.