

L'ÉNERGIE CHIMIQUE DANS LES PILES

Sommaire et *objectifs*

I. Réaction entre le zinc et les ions cuivre II

Savoir réaliser, décrire et schématiser la réaction entre une solution aqueuse de sulfate de cuivre et de la poudre de zinc par contact direct. Savoir que cette réaction consiste en un transfert d'électrons entre deux espèces chimiques.

II. Pile électrochimique

Savoir qu'il est possible de forcer les électrons transférés par la réaction précédente à passer par un fil électrique et ainsi de transformer de l'énergie chimique en énergie électrique. Savoir compléter et légender le schéma de l'expérience. Savoir que la consommation de réactifs entraîne l'usure de la pile.