

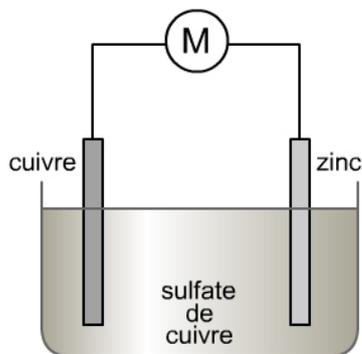
NOM

CONTRÔLE  
durée : 20 min

classe  
note :

On plonge une lame de cuivre et une lame de zinc dans une solution de sulfate de cuivre et on les relie par des fils de connexion à un petit moteur.

a) Comment fabriquer une pile **électrochimique** en général, celle décrite ici n'étant qu'un exemple particulier ?



b) Indiquer sur le schéma le **signe** de chaque borne et le **sens** du courant, en justifiant vos choix.

c) Pourquoi la solution se **décolore**-t-elle ?

d) Quels sont les **réactifs** (corps qui disparaissent) ? Quel est le nom de l'**énergie** qu'ils contiennent ?

e) Quelle est la **conversion d'énergie** réalisée par la pile ?