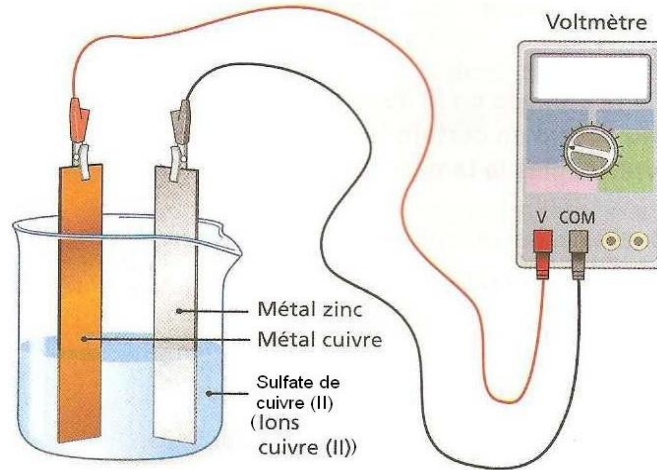


## >T.P. n°2: D'où provient l'énergie d'une pile électrochimique ?

>**Objectifs:** Réaliser et observer une expérience. Interpréter des transformations d'énergie.

### 1-Réaliser et observer l'expérience:

-Dans un bécher, versez une solution de sulfate de cuivre (II) et plongez une lame de cuivre et une lame de zinc reliées à un voltmètre comme l'indique le dessin ci-dessous:



-Mesurez la tension électrique présente entre les lames de cuivre et de zinc :  
 $U =$

-Que vient-on de fabriquer ?

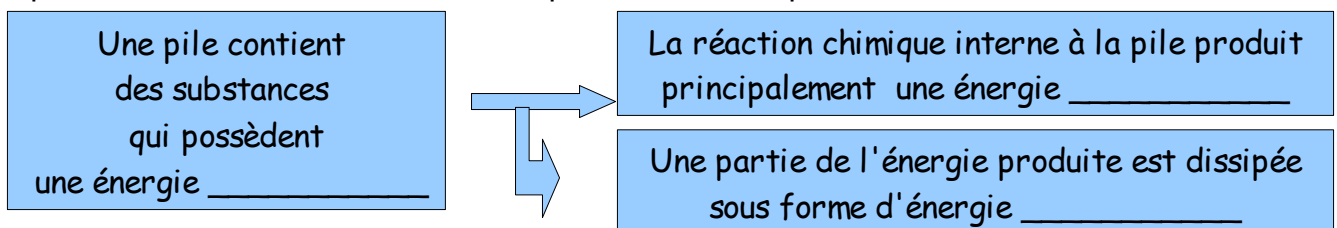
-Remplacez le voltmètre précédent par un moteur.

-Qu'observez-vous ?

-Après quelques minutes, retirez les lames de cuivre et de zinc de la solution. Qu'observez-vous ?

### 2-Interpréter l'expérience:

-Complétez le schéma ci-dessous présentant la suite des transformations d'énergie qui s'opèrent lors du fonctionnement d'une pile électrochimique.



-Pourquoi une pile électrochimique s'use-t-elle ?

### Compétence du socle commun travaillée:

L'énergie : différentes formes d'énergie, notamment l'énergie électrique, et transformations d'une forme à une autre.	
---	--