TP Les Piles

I:/ Energie libérée par transformation chimique

Mettre en contact du zinc et des ions cuivre d'une solution de sulfate de cuivre
Observations:
<u>Conclusion:</u>
II:/ Fonctionnement d'une pile électrochimique
II:/ Fonctionnement d'une pile électrochimique
On plonge une lame de zinc et une lame de cuivre dans une solution de sulfate de cuivre, et on les
On plonge une lame de zinc et une lame de cuivre dans une solution de sulfate de cuivre, et on les
On plonge une lame de zinc et une lame de cuivre dans une solution de sulfate de cuivre, et on les
On plonge une lame de zinc et une lame de cuivre dans une solution de sulfate de cuivre, et on les
On plonge une lame de zinc et une lame de cuivre dans une solution de sulfate de cuivre, et on les
On plonge une lame de zinc et une lame de cuivre dans une solution de sulfate de cuivre, et on les
On plonge une lame de zinc et une lame de cuivre dans une solution de sulfate de cuivre, et on les
On plonge une lame de zinc et une lame de cuivre dans une solution de sulfate de cuivre, et on les
On plonge une lame de zinc et une lame de cuivre dans une solution de sulfate de cuivre, et on les
On plonge une lame de zinc et une lame de cuivre dans une solution de sulfate de cuivre, et on les
On plonge une lame de zinc et une lame de cuivre dans une solution de sulfate de cuivre, et on les
On plonge une lame de zinc et une lame de cuivre dans une solution de sulfate de cuivre, et on les
On plonge une lame de zinc et une lame de cuivre dans une solution de sulfate de cuivre, et on les
On plonge une lame de zinc et une lame de cuivre dans une solution de sulfate de cuivre, et on les
On plonge une lame de zinc et une lame de cuivre dans une solution de sulfate de cuivre, et on les
On plonge une lame de zinc et une lame de cuivre dans une solution de sulfate de cuivre, et on les
On plonge une lame de zinc et une lame de cuivre dans une solution de sulfate de cuivre, et on les

Observations:
<u>Conclusion:</u>
III:/ Fonctionnement d'une pile du commerce
Comme toute pile, la pile Leclanché (pile saline ronde de 1,5V) est constituée par deux conducteurs différents en contact avec un électrolyte
*le premier conducteur est
*le deuxième conducteur est
*l'électrolyte est

Dans la pile usagée, une partie du zinc a disparu.

Cette consommation de zinc résulte de la transformation chimique qui est à l'origine de l'énergie électrique fournie par la pile.

L'usure de la pile est donc due à la consommation d'une partie des réactifs qu'elle contient.